

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28191	DOMANDA 1	BIO	Quale tipo di legami stabilizza la struttura secondaria delle proteine?	<ul style="list-style-type: none"> * Ponti disolfuro * Interazioni di van der Waals * Legami covalenti * Legami ad idrogeno tra gruppi ammidici degli amminoacidi * Legami ad idrogeno tra il gruppo ammidico ed il gruppo R dello stesso amminoacido
28200	DOMANDA 10	BIO	Qual è l'origine dell'ossigeno (O ₂) liberato dalle piante?	<ul style="list-style-type: none"> * Deriva dalla CO₂ assorbita dalle foglie * Deriva dall'acqua assorbita dalle radici * Viene prodotto dalla respirazione cellulare * Viene prodotto dalla fase buia della fotosintesi * Tutte le risposte precedenti sono errate
28290	DOMANDA 100	BIO	Individuare il termine la cui etimologia NON segue la stessa "logica" degli altri:	<ul style="list-style-type: none"> * Famelico * Mellivoro * Idrovoro * Vorace * Divorare
28291	DOMANDA 101	BIO	Individuare il termine la cui etimologia NON segue la stessa "logica" degli altri:	<ul style="list-style-type: none"> * Artico * Perfrigerazione * Raffreddamento * Refrigerio * Frigorifero
28292	DOMANDA 102	BIO	Individuare il termine la cui etimologia NON segue la stessa "logica" degli altri:	<ul style="list-style-type: none"> * Omofonia * Antonomasia * Omonimia * Pronominale * Toponomastica
28293	DOMANDA 103	BIO	Per annaffiare il giardino del Dipartimento di Farmacia Mario impiega 3 ore. Il suo aiutante Pietro, invece, impiega 6 ore. Lavorando insieme quanto tempo impiegherebbero Mario e Pietro?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 ore * 3 ore * 5 ore * 4 ore * 6 ore
28294	DOMANDA 104	BIO	Tre marinai sbucciano un sacco di patate rispettivamente in tre, quattro e cinque ore. Quanto impiegano a sbucciarne insieme 47 sacchi?	<ul style="list-style-type: none"> * 60 ore * 120 ore * 47 ore * 80 ore * 30 ore
28295	DOMANDA 105	BIO	Un elettricista prepara un impianto in 15 giorni. Quanti elettricisti devono lavorare per preparare 5 impianti in 5 giorni?	<ul style="list-style-type: none"> * 15 * 5 * 25 * 20 * 30
28296	DOMANDA 106	BIO	Tre ingegneri, lavorando insieme, riescono a portare a termine un progetto in 1 mese. Due di loro, lavorando singolarmente, impiegano rispettivamente 2 mesi e 3 mesi per terminare il progetto. In quanto tempo il terzo ingegnere conclude il progetto, lavorando da solo?	<ul style="list-style-type: none"> * 6 mesi * 3 mesi * 2 mesi * 5 mesi * 1 mese

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28297	DOMANDA 107	BIO	Tre formiche spostano un mucchio di sabbia rispettivamente in 20, 30 e 60 giorni. Quanto tempo impiegano a spostare lo stesso mucchio di sabbia lavorando insieme?	<ul style="list-style-type: none"> * 10 giorni * 15 giorni * 40 giorni * 60 giorni * 30 giorni
15473	Domanda 107049	BIO	La membrana plasmatica è un foglietto continuo di molecole a struttura fosfolipidica spesso:	<ul style="list-style-type: none"> * circa 10-11 mm * circa 4-5mm * circa 2-3mm * circa 1-2 mm * Nessuna delle altre risposte è corretta
15474	Domanda 107050	BIO	Il nucleo delle cellule eucariote contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * cromosomi * reticolo endoplasmatico * mitocondri * cloroplasti * Nessuna delle altre risposte è corretta
15475	Domanda 107051	BIO	I ribosomi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * piccole particelle di RNA e proteine che costituiscono le sedi di produzione di DNA * piccole particelle di RNA e proteine che sono coinvolte nella produzione delle proteine * piccole particelle di DNA che costituiscono le sedi di produzione delle proteine * piccole particelle di RNA e proteine che costituiscono le sedi di produzione dei polisaccaridi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15476	Domanda 107053	BIO	Si definisce ectoplasma:	<ul style="list-style-type: none"> * la parte centrale del citoplasma * sinonimo di nucleoplasma * zona addensata della cromatina * la parte periferica del citoplasma * Nessuna delle altre risposte è corretta
15477	Domanda 107054	BIO	I lisosomi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * un sistema di sacchi membranosi * vescicole dotate di membrana contenenti enzimi idrolitici impegnati nella digestione cellulare * le centrali energetiche delle cellule eucariotiche * la base dei movimenti della cellula * Nessuna delle altre risposte è corretta
15478	Domanda 107055	BIO	La sostanza colloidale piuttosto densa contenuta nel nucleo della cellula si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * nucleosi * nucleotide * nucleoplasma * nucleolema * Nessuna delle altre risposte è corretta
15479	Domanda 107056	BIO	I ribosomi sono attaccati:	<ul style="list-style-type: none"> * al reticolo endoplasmatico liscio * ai lisosomi * all'apparato del Golgi * al reticolo endoplasmatico rugoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
15480	Domanda 107057	BIO	I mitocondri sono:	<ul style="list-style-type: none"> * organuli citoplasmatici * strutture dell'apparato meiotico * strutture di giunzione * organuli nucleari * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15481	Domanda 107058	BIO	La forma e la posizione dei nucleo:	<ul style="list-style-type: none"> * dipendono dalle proteine presenti nel citoplasma della cellula * dipendono dal tipo di cellula * dipendono dal tipo di mitosi effettuata dalla cellula * si modificano col variare dell'età della cellula * Nessuna delle altre risposte è corretta
15482	Domanda 107059	BIO	Il nucleo è la parte della cellula che contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * i mitocondri * i centrioli * i lisosomi * i cromosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15483	Domanda 107060	BIO	L'mRNA è:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido nucleico che dirige la sintesi proteica * un acido nucleico che contiene tutte le informazioni ereditarie * un acido nucleico che dirige la sintesi glucidica * non esiste l'mRNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
15484	Domanda 107061	BIO	I mitocondri sono importanti per:	<ul style="list-style-type: none"> * la sintesi proteica * la pinocitosi * il metabolismo energetico * la mitosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15485	Domanda 107062	BIO	I cloroplasti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * pigmenti verdi presenti nella clorofilla * organuli verdi delle cellule vegetali, in cui hanno luogo tutte le reazioni chimiche della fotosintesi * cellule specializzate nella riproduzione, capaci di dare origine ad un nuovo individuo dopo la fusione con un gamete * ormoni vegetali che esplicano varie azioni sull'accrescimento, sulla fioritura, sulla germinazione dei semi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15486	Domanda 107063	BIO	Il reticolo endoplasmatico rugoso:	<ul style="list-style-type: none"> * presenta dei ribosomi associati * non presenta ribosomi associati * presenta dei cloroplasti nella faccia interna * presenta dei lisosomi e dei mitocondri associati * Nessuna delle altre risposte è corretta
15487	Domanda 107064	BIO	Il nucleo delle cellule dell'organismo umano è:	<ul style="list-style-type: none"> * la sede della respirazione * la sede in cui il DNA cellulare si replica e viene trascritto * un semplice contenitore di materiale di riserva che viene usato nella divisione cellulare * la sede della fotosintesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15488	Domanda 107065	BIO	I mitocondri sono importanti:	<ul style="list-style-type: none"> * nella digestione cellulare * nella sintesi proteica * nella respirazione cellulare * nella secrezione cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15489	Domanda 107066	BIO	L'apparato del Golgi:	<ul style="list-style-type: none"> * fu scoperto nel 1950 * è associato all'attività secretoria della cellula procariotica * è una struttura del nucleo * riesce a fissare anidride carbonica * Nessuna delle altre risposte è corretta
15490	Domanda 107067	BIO	Il lisosoma è:	<ul style="list-style-type: none"> * una grande vescicola intracellulare non delimitata da membrana, contenente ormoni * una piccola vescicola intracellulare non delimitata da membrana, contenente vitamine * una piccola vescicola intracellulare delimitata da membrana, contenente enzimi in grado di operare una digestione intracellulare * sinonimo di vacuolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15491	Domanda 107068	BIO	La struttura fibrosa fondamentale del cromosoma che in interfase ha un aspetto diffuso e granulare, si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * chimera * cromatina * codone * cristone * Nessuna delle altre risposte è corretta
15492	Domanda 107069	BIO	Il ribosoma è costituito da:	<ul style="list-style-type: none"> * tre subunità * due subunità * quattro subunità * una sola subunità * Nessuna delle altre risposte è corretta
15493	Domanda 107070	BIO	Si intende per membrana plasmatica:	<ul style="list-style-type: none"> * una membrana che racchiude e delimita il DNA dal resto della cellula * una sottile membrana che racchiude e delimita le varie componenti plasmatiche * una membrana che racchiude e delimita le cellule e controlla il passaggio di ioni e di molecole dall'ambiente esterno all'interno della cellula e viceversa * la membrana che delimita il mitocondrio dal resto degli organuli cellulari * Nessuna delle altre risposte è corretta
15494	Domanda 107071	BIO	Per pinocitosi si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * ingestione di fluidi attraverso piccole vescicole * ingestione di particelle più grandi, quali microrganismi o detriti cellulari, tramite vescicole grandi * infezione da fagi * ingestione di qualsiasi sostanza * Nessuna delle altre risposte è corretta
15495	Domanda 107072	BIO	La membrana nucleare non si trova:	<ul style="list-style-type: none"> * nelle alghe azzurre * nei funghi * nel plasmodio * nelle spugne * Nessuna delle altre risposte è corretta
15496	Domanda 107073	BIO	L'apparato del Golgi è:	<ul style="list-style-type: none"> * un organulo citoplasmatico * l'insieme del citoplasma e della membrana cellulare * l'equivalente dei mitocondri nei procarioti * l'insieme del nucleo e della membrana nucleare * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15497	Domanda 107074	BIO	Sono organuli cellulari:	<ul style="list-style-type: none"> * mitocondri e lisosomi * citoplasma e nucleo * cromosomi * nucleo e cromosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15498	Domanda 107075	BIO	Il reticolo endoplasmatico liscio ha la seguente funzione:	<ul style="list-style-type: none"> * sintesi delle proteine * sostegno * metabolismo lipidico * centrale energetica * Nessuna delle altre risposte è corretta
15499	Domanda 107076	BIO	Il meccanismo attraverso il quale una cellula animale ingloba materiali solidi o liquidi, che entrano in massa anziché attraversarne la membrana molecola per molecola, si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * esocitosi * trasporto attivo * fagocitosi * diffusione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15500	Domanda 107077	BIO	I lisosomi assumono un ruolo fondamentale:	<ul style="list-style-type: none"> * nella digestione cellulare * nella sintesi proteica * nella secrezione cellulare * nella respirazione cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
15501	Domanda 107078	BIO	I ribosomi:	<ul style="list-style-type: none"> * contengono DNA ed enzimi per la sintesi proteica * contengono solo RNA * contengono RNA ed enzimi per la sintesi proteica * contengono solo DNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
15502	Domanda 107079	BIO	La fagocitosi è:	<ul style="list-style-type: none"> * un processo con cui una cellula ingloba e introduce al suo interno particelle solide * un processo con cui una cellula espelle le particelle solide * la nutrizione con sostanze vegetali * la nutrizione con prede vive * Nessuna delle altre risposte è corretta
15503	Domanda 107080	BIO	La parete cellulare è:	<ul style="list-style-type: none"> * un involucro rigido che circonda le cellule dei vegetali e di molti procarioti * una membrana che riveste la cavità toracica e quella addominale * un involucro rigido ed elastico che circonda le cellule eucariotiche * un rivestimento del tessuto osseo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15504	Domanda 107081	BIO	Il nucleolo è un corpicciolo sferico che si trova:	<ul style="list-style-type: none"> * nel citoplasma * nel nucleosoma * nei mitocondri * nei cloroplasti * Nessuna delle altre risposte è corretta
15505	Domanda 107082	BIO	La sostanza colorabile presente nel nucleo delle cellule sotto forma di sottili filamenti, che durante la mitosi assumono l'aspetto di cromosomi, si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * cromoplasti * carioteca * cromatofori * cromatina * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15506	Domanda 107083	BIO	I ribosomi sono presenti nel citoplasma:	<ul style="list-style-type: none"> * soltanto alio stato libero * allo stato libero, associati tra loro a formare i polisomi, o associati al reticolo endoplasmatico * associati soltanto al reticolo endoplasmatico * soltanto a formare i polisomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15507	Domanda 107084	BIO	Le membrane cellulari sono solitamente formate da:	<ul style="list-style-type: none"> * trigliceridi * amminoacidi * fosfolipidi * colesterolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15508	Domanda 107085	BIO	I ribosomi sono costituiti da:	<ul style="list-style-type: none"> * RNA e proteine * DNA e proteine * RNA e DNA * due cromatidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15509	Domanda 107086	BIO	L'apparato del Golgi:	<ul style="list-style-type: none"> * è una struttura citoplasmatica costituita da sacchi membranosi delimitati da membrane * non è una struttura citoplasmatica * è una struttura citoplasmatica, ma non è costituito da membrane * non è una struttura citoplasmatica, ma mitocondriale * Nessuna delle altre risposte è corretta
15510	Domanda 107087	BIO	Il reticolo endoplasmatico rugoso ha la seguente funzione:	<ul style="list-style-type: none"> * metabolismo lipidico * centrale energetica * sostegno * sintesi delle proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
15511	Domanda 107088	BIO	L'organulo rotondeggiante che si trova in tutte le cellule degli eucarioti, circondato da una doppia membrana e contenente i cromosomi, si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * morula * neurone * nucleotide * nucleolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15512	Domanda 107089	BIO	Nelle cellule eucariote:	<ul style="list-style-type: none"> * avvengono solo processi aerobici * avvengono solo processi anaerobici * avvengono processi sia aerobici (prevalentemente) che anaerobici * avviene sempre la fotosintesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15513	Domanda 107090	BIO	La Fagocitosi è	<ul style="list-style-type: none"> * capacità delle piante di reagire alla forza di gravita con movimenti di crescita * processo demolitivo attivato da alcuni batteri * eliminazione di sostanze non utilizzabili dall'organismo * capacità di alcune cellule di inglobare sostanze solide e demolirle * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15514	Domanda 107091	BIO	Il nucleo:	<ul style="list-style-type: none"> * è situato sempre centralmente * è situato all'esterno della cellula * è situato di solito centralmente, ma può assumere, in determinati tipi cellulari, una posizione eccentrica * è situato sempre in posizione eccentrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
15515	Domanda 107092	BIO	L'apparato del Golgi assume un ruolo fondamentale:	<ul style="list-style-type: none"> * nella sintesi proteica * nella digestione cellulare * nella secrezione cellulare * nella respirazione cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
15516	Domanda 107093	BIO	I ribosomi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * sistemi di comunicazione tra cellula e cellula * vacuoli citoplasmatici * organuli citoplasmatici adibiti alla sintesi lipidica * sistemi di giuntura tra cellula e cellula * Nessuna delle altre risposte è corretta
15517	Domanda 107094	BIO	L'apparato del Golgi:	<ul style="list-style-type: none"> * è un sistema di sacchi membranosi la cui funzione è quella di modificare, scegliere e imballare le macromolecole che devono essere secrete o inviate ad altri organuli * è un sistema di sacchi membranosi, ma la loro funzione non è quella di modificare, scegliere e imballare le macromolecole che devono essere secrete o inviate ad altri organuli * non è un sistema di sacchi membranosi, ma sono dei filamenti proteici * è la centrale energetica della cellula * Nessuna delle altre risposte è corretta
15518	Domanda 107095	BIO	I mitocondri si trovano:	<ul style="list-style-type: none"> * all'esterno della cellula * nel nucleo * nei virus * nei citoplasma di cellule eucariotiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
15519	Domanda 107096	BIO	Le pieghe della membrana interna dei mitocondri sono dette:	<ul style="list-style-type: none"> * grana * invaginazioni * creste * reticoli * Nessuna delle altre risposte è corretta
15520	Domanda 107097	BIO	I ribosomi hanno il compito fondamentale di:	<ul style="list-style-type: none"> * partecipare alla sintesi delle proteine * partecipare alla sintesi dell'RNA ribosomiale * partecipare alla sintesi di fosfolipidi di membrana * partecipare alla sintesi di zuccheri * Nessuna delle altre risposte è corretta
15521	Domanda 107098	BIO	I mitocondri sono:	<ul style="list-style-type: none"> * organuli in cui si compie la digestione cellulare * strutture del reticolo endoplasmatico * organuli delle cellule eucariotiche in cui si compie la respirazione cellulare * organuli in cui si compie la respirazione cellulare delle cellule procariotiche * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15522	Domanda 107099	BIO	Una cellula eucariotica animale è costituita da: ,	<ul style="list-style-type: none"> * parete cellulare, nucleo * membrana cellulare, citoplasma, nucleo * parete cellulare,, citoplasma, nucleo * membrana cellulare, citoplasma, cloroplasti * Nessuna delle altre risposte è corretta
15523	Domanda 107100	BIO	Le strutture filamentose cave, simili a tubicini, visibili al microscopio elettronico, che fanno parte del citoscheletro, vengono dette:	<ul style="list-style-type: none"> * mitocondri * microtubuli * nucleo * cloroplasti * Nessuna delle altre risposte è corretta
15524	Domanda 107101	BIO	I perossisomi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * vescicole dotate di membrana contenenti enzimi idrolitici impegnati nelle digestioni cellulari * vescicole dotate di membrana contenenti enzimi che demoliscono il perossido di idrogeno * sono le centrali energetiche della cellula perché fabbricano ATP * contengono clorofilla e sono importanti per la fotosintesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15525	Domanda 107102	BIO	In quali delle seguenti cellule è assente il nucleo?	<ul style="list-style-type: none"> * Neuroni * Cellule epiteliali * Eritrociti umani * Cellule nervose * Nessuna delle altre risposte è corretta
15526	Domanda 107103	BIO	Il nucleo è separato dal citoplasma da;	<ul style="list-style-type: none"> * una doppia membrana * una membrana singola * tre membrane * quattro membrane * Nessuna delle altre risposte è corretta
15527	Domanda 107104	BIO	L'esocitosi è:	<ul style="list-style-type: none"> * il meccanismo attraverso il quale una cellula animale ingloba materiali solidi e liquidi * il meccanismo attraverso il quale una cellula eucariota secerne all'esterno materiali vari impacchettati in vescicole * la capacità delle piante di reagire alla luce con movimenti di crescita * la capacità di alcune molecole di riemettere luce se irradiate * Nessuna delle altre risposte è corretta
15528	Domanda 107105	BIO	I ribosomi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * particelle presenti nel nucleo * particelle presenti nel citoplasma, costituite da RNA e proteine * particelle presenti nel citoplasma e costituite soltanto da RNA * particelle presenti nel nucleo e costituite da RNA e proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
15529	Domanda 107106	BIO	La membrana plasmatica:	<ul style="list-style-type: none"> * è formata da un triplo strato lipidico * è formata da un solo strato lipidico * è formata da un doppio strato lipidico con proteine * non è formata da uno strato lipidico * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15530	Domanda 107107	BIO	La membrana cellulare è:	<ul style="list-style-type: none"> * impermeabile * permeabile * rigida * semipermeabile * Nessuna delle altre risposte è corretta
15531	Domanda 107108	BIO	Il lisosoma è:	<ul style="list-style-type: none"> * una vescicola interna allo stomaco * un organulo cellulare che produce anticorpi * un organulo intracellulare presente in molte cellule e contenente enzimi idrolitici * un particolare organismo batterico * Nessuna delle altre risposte è corretta
15532	Domanda 107110	BIO	La struttura presente sia nella cellula eucariotica che nella procariotica è:	<ul style="list-style-type: none"> * il nucleolo * il mitocondrio * il ribosoma * un nucleo ben definito * Nessuna delle altre risposte è corretta
15533	Domanda 107111	BIO	Nei mitocondri:	<ul style="list-style-type: none"> * la membrana interna è ripiegata in creste * non esiste nessuna membrana interna * la membrana interna non si ripiega in creste * la membrana interna è ripiegata in perossisomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15534	Domanda 107112	BIO	Quale funzione riveste l'apparato del Golgi?	<ul style="list-style-type: none"> * Funzione di sostegno * E' sede della divisione cellulare * Secrezione e trasporto di sostanze da una parte all'altra della cellula * E' il centro direttivo della cellula * Nessuna delle altre risposte è corretta
15535	Domanda 107113	BIO	I mitocondri sono presenti:	<ul style="list-style-type: none"> * in tutte le cellule * solo nelle cellule eucariotiche * solo nelle cellule procariotiche . * in alcune cellule eucariotiche, ma in tutte le cellule procariotiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
15536	Domanda 107114	BIO	La parte esterna della cellula vegetale si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * membrana plasmatica * membrana cellulare * parenchima * parete cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
15537	Domanda 107115	BIO	Lo spessore della membrana plasmatica è:	<ul style="list-style-type: none"> * circa 5-6 Angstrom * circa 200-300 Angstrom * circa 75-100 Angstrom * circa 1900-2000 Angstrom * Nessuna delle altre risposte è corretta
15538	Domanda 107116	BIO	I ribosomi si trovano:	<ul style="list-style-type: none"> * all'interno del nucleo * solo nei procarioti * solo nel regno vegetale * solo negli eucarioti * Nessuna delle altre risposte è corretta
15539	Domanda 107117	BIO	I mitocondri sono presenti nei batteri?	<ul style="list-style-type: none"> * Sì, sempre * Dipende dal tipo di metabolismo * Sì, ma solo in particolari condizioni ambientali * Sì, ma solo nei batteri a respirazione aerobica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15540	Domanda 107118	BIO	I ribosomi intervengono:	<ul style="list-style-type: none"> * nella sintesi dei lipidi * nella sintesi delle membrane * nella sintesi degli acidi nucleici * nella sintesi dei polisaccaridi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15541	Domanda 107119	BIO	I centrioli sono:	<ul style="list-style-type: none"> * i punti di attacco del fuso mitotico * sinonimo di centromeri * cromosomi in interfase * sinonimo di centrosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15542	Domanda 107121	BIO	Una membrana che si lascia attraversare più o meno facilmente da alcune sostanze, mentre non si lascia attraversare da altre, si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * permeabile * semipermeabile * ultrapermeabile * transpermeabile * Nessuna delle altre risposte è corretta
15543	Domanda 107123	BIO	I lisosomi contengono:	<ul style="list-style-type: none"> * lipidi di riserva * enzimi idrolitici * DNA * polilisina * Nessuna delle altre risposte è corretta
15544	Domanda 107124	BIO	La membrana plasmatica delle cellule è costituita da:	<ul style="list-style-type: none"> * amminoacidi e glicidi * cellulosa * lipidi, proteine e glucidi * glucidi e proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
15545	Domanda 107125	BIO	I ribosomi presiedono alla:	<ul style="list-style-type: none"> * fagocitosi * traduzione * duplicazione * trascrizione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15546	Domanda 107126	BIO	Le cellule dell'epidermide umana:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno un ritmo di divisione veloce * non si dividono mai * hanno un ritmo di divisione lento * si trovano costantemente in fase G₁ * Nessuna delle altre risposte è corretta
15547	Domanda 107127	BIO	Il citoscheletro è formato da:	<ul style="list-style-type: none"> * soltanto microtubuli * microfilamenti e microtubuli * microtubuli e filamenti intermedi * microtubuli, micro filamenti e filamenti intermedi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15548	Domanda 107128	BIO	Le cellule differenziate:	<ul style="list-style-type: none"> * sono destinate a morire dopo un certo numero di divisioni * hanno meno funzioni specifiche di quelle non differenziate * sono aspecifiche * vivono solo pochi secondi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15549	Domanda 107129	BIO	E' più specializzata una cellula:	<ul style="list-style-type: none"> * poco differenziata * molto differenziata * in interfase * in mitosi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15550	Domanda 107130	BIO	Nel nucleo il materiale genetico è localizzato:	<ul style="list-style-type: none"> * nel vacuolo * nel citoplasma * nella membrana plasmatica * nei cromosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15551	Domanda 107131	BIO	I ribosomi presiedono:	<ul style="list-style-type: none"> * alla traduzione * alla trascrizione * alle mutazioni * al crossing-over * Nessuna delle altre risposte è corretta
15552	Domanda 107132	BIO	L'unità fondamentale degli organismi è:	<ul style="list-style-type: none"> * il nucleo * il DNA * l'RNA * la cellula * Nessuna delle altre risposte è corretta
15553	Domanda 107133	BIO	Il tessuto epiteliale è:	<ul style="list-style-type: none"> * un tessuto con funzioni di rivestimento e di secrezione * un tessuto avente solo funzione di protezione * un tessuto formato da neuroni e da cellule accessorie con cui sono a contatto * un tessuto che ha solo funzione di sostegno * Nessuna delle altre risposte è corretta
15554	Domanda 107134	BIO	I mitocondri:	<ul style="list-style-type: none"> * sono la sede delle digestioni cellulari * sono le centrali energetiche di tutte le cellule eucariotiche e di importanti biosintesi quali gli ormoni steroidei * sono la sede dei movimenti cellulari * sono la sede della fotosintesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15555	Domanda 107135	BIO	In quali organuli cellulari avvengono le reazioni della catena respiratoria?	<ul style="list-style-type: none"> * Nei ribosomi * Nel reticolo endoplasmatico * Nel nucleo * Nei melanosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15556	Domanda 107136	BIO	Le cellule aploidi specializzate per la riproduzione sessuale sono dette:	<ul style="list-style-type: none"> * gameti * zigoti * blastomeri * ovociti * Nessuna delle altre risposte è corretta
15557	Domanda 107137	BIO	L'esocitosi:	<ul style="list-style-type: none"> * è l'espulsione all'esterno di materiali residui prodotti dalla cellula * è l'introduzione di materiali esterni nella cellula * viene anche detta diffusione facilitata * si chiama anche pompa sodio/potassio * Nessuna delle altre risposte è corretta
15558	Domanda 107138	BIO	Il citoplasma è:	<ul style="list-style-type: none"> * un'impalcatura di filamenti di proteine che interseca tutta la cellula * un materiale più o meno fluido contenuto all'interno delle cellule in cui sono sospesi gli organuli cellulari * un organulo cellulare con funzione di movimento * un pigmento presente nei cloroplast * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15559	Domanda 107139	BIO	La cromatina è:	<ul style="list-style-type: none"> * una sostanza colorabile presente nel nucleo delle cellule * una sostanza che determina il colore della pelle * il mediatore chimico nella trasmissione dell'impulso nervoso * un enzima che agisce nella utilizzazione degli zuccheri * Nessuna delle altre risposte è corretta
15560	Domanda 107140	BIO	Il reticolo endoplasmatico è:	<ul style="list-style-type: none"> * la sede della sintesi proteica * la sede della respirazione cellulare * un artefatto della tecnica istologica, visibile all'interno del citoplasma * costituito da una complessa rete di membrane all'interno del citoplasma * Nessuna delle altre risposte è corretta
15561	Domanda 107141	BIO	Una cellula uovo è:	<ul style="list-style-type: none"> * maschile * uno zigote * un gamete * un polocita * Nessuna delle altre risposte è corretta
15562	Domanda 107142	BIO	Il processo mediante il quale la cellula capta dall'esterno gocce di liquidi, è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * fagocitosi * endocitosi * pinocitosi * esocitosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15563	Domanda 107143	BIO	Si definisce tessuto:	<ul style="list-style-type: none"> * un'associazione di organi * un'associazione di apparati * un'associazione di cellule * un'associazione di sistemi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15564	Domanda 107144	BIO	Il reticolo endoplasmatico liscio:	<ul style="list-style-type: none"> * presenta ribosomi nella faccia esterna * non presenta ribosomi nella faccia esterna * presenta mitocondri nella faccia esterna * presenta lisosomi e cloroplasti nella faccia interna * Nessuna delle altre risposte è corretta
15565	Domanda 107145	BIO	Un insieme di cellule aventi la stessa funzione forma:	<ul style="list-style-type: none"> * un sistema * un apparato * un tessuto * un organo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15566	Domanda 107146	BIO	Le membrane delle cellule animali sono costituite principalmente da:	<ul style="list-style-type: none"> * cellulosa e amido * proteine e fosfolipidi * glucosio e fosfato * acidi nucleici e ribosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15567	Domanda 107147	BIO	Quali dei seguenti organuli non appartengono alla cellula animale?	<ul style="list-style-type: none"> * Mitocondri * Lisosomi * Plastidi * Centrioli * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15568	Domanda 107148	BIO	I lisosomi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * organuli citoplasmatici contenenti enzimi idrolitici * organuli nucleari contenenti enzimi digestivi * organuli citoplasmatici deputati alla respirazione cellulare * organuli nucleari deputati alla secrezione cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
15569	Domanda 107149	BIO	I mitocondri sono:	<ul style="list-style-type: none"> * organuli citoplasmatici a forma di bastoncino che costituiscono i centri della respirazione cellulare * organuli citoplasmatici a forma di bastoncino che costituiscono i centri della digestione cellulare * organuli nucleari a forma di bastoncino che costituiscono i centri della sintesi proteica * organuli citoplasmatici a forma di bastoncino che costituiscono i centri del movimento cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
15570	Domanda 107150	BIO	La sottile membrana che circonda il citoplasma e regola gli scambi tra la cellula e l'ambiente esterno si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * membrana cellulare o membrana plasmatica * membrana nucleare o membrana capsulare * membrana mitocondriale o sistema di membrana * pericapside * Nessuna delle altre risposte è corretta
15571	Domanda 107151	BIO	L'endocitosi è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'introduzione di materiali esterni nella cellula * l'eliminazione all'esterno di materiali prodotti dalle cellule * sinonimo di trasporto attivo * detta pompa sodio/potassio * Nessuna delle altre risposte è corretta
15572	Domanda 107152	BIO	La membrana cellulare è costituita da:	<ul style="list-style-type: none"> * sali minerali e lipidi * proteine e lipidi * lipidi e vitamine * proteine e vitamine * Nessuna delle altre risposte è corretta
15573	Domanda 107153	BIO	Tutte le membrane cellulari contengono:	<ul style="list-style-type: none"> * trigliceridi * cellulosa * glicidi * fosfolipidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15574	Domanda 107154	BIO	Il nucleo cellulare:	<ul style="list-style-type: none"> * contiene gli acidi nucleici (DNA organizzato in cromosomi ed RNA) e uno o più nucleoli * contiene solo DNA e nessun nucleolo * contiene gli acidi nucleici (il DNA organizzato in cromosomi e l'RNA), ma non i nucleoli * non contiene gli acidi nucleici * Nessuna delle altre risposte è corretta
15575	Domanda 107155	BIO	Il citoscheletro:	<ul style="list-style-type: none"> * conferisce forma alla cellula, ma non funge da base per i suoi movimenti * non conferisce forma alla cellula, ma funge da base per i suoi movimenti * conferisce forma alla cellula e funge da base per i suoi movimenti * non conferisce forma alla cellula e non funge da base per i suoi movimenti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15576	Domanda 107156	BIO	Gli organuli cellulari delle dimensioni di pochi micron, considerati quali centrali energetiche della cellula sono:	<ul style="list-style-type: none"> * i ribosomi * i cromosomi * i vacuoli digestivi * i lisosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15577	Domanda 107157	BIO	L'apparato del Golgi:	<ul style="list-style-type: none"> * fa parte del reticolo endoplasmatico liscio * è sito di accumulo di polisaccaridi di riserva * è il sito di elaborazione finale di polisaccaridi e di glicoproteine destinati ad essere escreti dalla cellula * fa parte del nucleo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15578	Domanda 107159	BIO	I tessuti connettivi:	<ul style="list-style-type: none"> * permettono i movimenti del corpo * hanno funzione di sostenere l'organismo e di connettere insieme tessuti e organi diversi * permettono la trasmissione degli stimoli * hanno funzione di sostenere l'organismo, ma non di connettere insieme tessuti e organi diversi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15579	Domanda 107160	BIO	Le invaginazioni della membrana interna dei mitocondri sono dette:	<ul style="list-style-type: none"> * cripte mitocondriali * cordoni mitocondriali * creste mitocondriali * corpi mitocondriali * Nessuna delle altre risposte è corretta
15580	Domanda 107161	BIO	Il modello di membrana plasmatica attualmente accettato è quello di Singer e Nicolson; esso è formato da:	<ul style="list-style-type: none"> * un doppio strato fosfolipidico interno e un doppio strato fosfolipidico esterno * un doppio strato fosfolipidico con proteine intrinseche ed estrinseche * un doppio strato fosfolipidico circondato da proteine * un doppio strato fosfolipidico interno e un doppio strato di proteine esterno * Nessuna delle altre risposte è corretta
15581	Domanda 107162	BIO	I mitocondri sono organuli che partecipano al processo di:	<ul style="list-style-type: none"> * fotosintesi * digestione cellulare * respirazione cellulare * secrezione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15582	Domanda 107163	BIO	Il lisosoma è:	<ul style="list-style-type: none"> * un ciglio * un flagello * un vacuolo citoplasmatico contenente enzimi idrolitici * sinonimo di perossisoma e contiene enzimi proteolitici * Nessuna delle altre risposte è corretta
15583	Domanda 107164	BIO	Il protoplasma delle cellule viventi è composto prevalentemente da:	<ul style="list-style-type: none"> * acqua * proteine * vitamine * lipidi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15584	Domanda 107165	BIO	Il reticolo endoplasmatico è:	<ul style="list-style-type: none"> * una complessa rete di membrane che si estende all'esterno della cellula * una complessa rete di membrane che si estende all'interno della cellula * una complessa rete di membrane che si estende all'interno dei mitocondri * una complessa rete di membrane che si estende all'interno dei lisosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15585	Domanda 107166	BIO	Per fagocitosi si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * l'ingestione di fluidi attraverso piccole vescicole * l'ingestione di particelle solide, quali microrganismi o detriti cellulari, tramite vescicole * un particolare tipo di degenerazione cellulare * l'ingestione di qualsiasi sostanza * Nessuna delle altre risposte è corretta
15586	Domanda 107167	BIO	Il nucleo è la sede:	<ul style="list-style-type: none"> * di sistemi di conversione di energia della cellula * dei ribosomi * dei mitocondri e del reticolo endoplasmatico * del DNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
15587	Domanda 107168	BIO	Le cellule animali hanno organelli detti:	<ul style="list-style-type: none"> * cloroplasti * centrioli * leucoplasti * tracheidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15588	Domanda 107169	BIO	I telomeri sono:	<ul style="list-style-type: none"> * organuli citoplasmatici di forma vacuolare * le due estremità dei cromosomi * cromosomi con più centromeri * cellule intermedie che si formano durante la seconda divisione meiotica * Nessuna delle altre risposte è corretta
15589	Domanda 107170	BIO	Un microscopio ottico consente ingrandimenti di oltre 1000 volte. Al massimo ingrandimento è possibile osservare:	<ul style="list-style-type: none"> * virus * batteri * geni purificati ed isolati * macromolecole proteiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
15590	Domanda 107171	BIO	Quale struttura svolge una funzione diversa nelle cellule animali e vegetali?	<ul style="list-style-type: none"> * Mitocondri * Vacuoli * Ribosomi * macromolecole proteiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
15591	Domanda 107172	BIO	La cromatina è:	<ul style="list-style-type: none"> * un pigmento fotosintetico * un pigmento della pelle * un pigmento dell'iride * un filamento contrattile dei muscoli * Nessuna delle altre risposte è corretta
15592	Domanda 107173	BIO	Quale tra le seguenti cellule hanno lo stesso numero di cromosomi della cellula uovo?	<ul style="list-style-type: none"> * globuli rossi * globuli bianchi * spermatozoi * cellule epatiche * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15593	Domanda 107174	BIO	Se in una cellula viene bloccata selettivamente la funzione dei ribosomi, si ha l'arresto immediato della:	<ul style="list-style-type: none"> * duplicazione del DNA * trascrizione * traduzione * glicolisi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15594	Domanda 107175	BIO	La cellula vegetale si distingue da quella animale per la presenza di:	<ul style="list-style-type: none"> * membrana cellulare * parete cellulare * mitocondri * nucleo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15595	Domanda 107176	BIO	Esistono cellule dotate sia di mitocondri che di cloroplasti, quali?	<ul style="list-style-type: none"> * cellule di mammiferi * cellule di insetti * cellule vegetali * cellule batteriche * Nessuna delle altre risposte è corretta
15596	Domanda 107177	BIO	Qual è il costituente chimico principale delle cellule?	<ul style="list-style-type: none"> * lipidi * proteine * carboidrati * vitamine * Nessuna delle altre risposte è corretta
15597	Domanda 107179	BIO	Cos'è il centromero?	<ul style="list-style-type: none"> * una parte del mitocondrio * la parte centrale della cellula * una struttura dei cromosomi * una struttura dei ribosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15598	Domanda 107180	BIO	Quale tra queste è una struttura non costituita da membrane?	<ul style="list-style-type: none"> * mitocondri * apparato del Golgi * reticolo endoplasmatico liscio * reticolo endoplasmatico rugoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
15599	Domanda 107181	BIO	Una di queste cellule è mobile grazie ad un flagello, quale?	<ul style="list-style-type: none"> * eritrocito * spermatozoo * cellula muscolare * cellula uovo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15600	Domanda 107184	BIO	La parete cellulare è presente:	<ul style="list-style-type: none"> * nelle cellule animali * nelle cellule vegetali e nei procarioti * nei mitocondri * sia nelle cellule animali che in quelle vegetali * Nessuna delle altre risposte è corretta
15601	Domanda 107185	BIO	Per trasporto attivo si intende quello per cui:	<ul style="list-style-type: none"> * una sostanza attraversa la membrana plasmatica senza dispendio di energia * una sostanza non riesce ad attraversare la membrana plasmatica anche con dispendio di energia * una sostanza attraversa la membrana plasmatica con dispendio di energia * una sostanza, quando attraversa la membrana plasmatica, produce energia * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttito	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15602	Domanda 107186	BIO	I cromosomi dello stesso tipo, di cui uno di origine paterna e l'altro di origine materna, si chiamano:	<ul style="list-style-type: none"> * cromosomi aploidi * cromosomi identici * cromosomi gemelli * cromosomi omologhi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15603	Domanda 107189	BIO	Le cellule somatiche sono:	<ul style="list-style-type: none"> * le cellule dell'epidermide * i somi batterici * tutte le cellule dell'organismo ad esclusione di quelle sessuali * le cellule sessuali * Nessuna delle altre risposte è corretta
15604	Domanda 107190	BIO	Durante la meiosi:	<ul style="list-style-type: none"> * si hanno due cicli successivi di divisione * i cromosomi omologhi si dispongono in una unica fila * le cellule si spostano dalla loro sede * tutte le cellule dell'organismo si dividono dando 4 cellule uguali * Nessuna delle altre risposte è corretta
15605	Domanda 107191	BIO	La meiosi differisce dalla mitosi perché:	<ul style="list-style-type: none"> * avviene solo nelle cellule somatiche * porta alla produzione di cellule figlie * avviene nella fase M del ciclo cellulare * si ha accoppiamento di cromosomi omologhi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15606	Domanda 107192	BIO	La meiosi avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * in tutte le cellule * solo nelle cellule somatiche * solo nelle cellule germinali * prevalentemente nelle cellule sessuali, ma a volte anche nelle somatiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
15607	Domanda 107193	BIO	La meiosi:	<ul style="list-style-type: none"> * consiste di un unico ciclo di divisione * consiste di due cicli di divisione * consiste in più divisioni mitotiche * non consiste di divisioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
15608	Domanda 107194	BIO	La mitosi è:	<ul style="list-style-type: none"> * sinonimo di ciclo cellulare * la fase del ciclo dove avviene la sintesi del DNA * sinonimo di divisione cellulare * la divisione delle sole cellule epidermiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
15609	Domanda 107195	BIO	La metafase è:	<ul style="list-style-type: none"> * una fase del ciclo cellulare corrispondente a M * una fase della mitosi * il regno delle piante * una parte dell'interfase * Nessuna delle altre risposte è corretta
15610	Domanda 107196	BIO	La fase del ciclo cellulare in cui la cellula si divide si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * G₁ * S * M * G₀ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15611	Domanda 107197	BIO	L'interfase:	<ul style="list-style-type: none"> * coincide con il periodo di divisione cellulare * è una delle fasi intermedie del ciclo cellulare * è l'insieme delle fasi G_1-S-G_2 del ciclo cellulare * comprende le fasi S-G_2-M del ciclo cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
15612	Domanda 107198	BIO	Si intende per ciclo cellulare:	<ul style="list-style-type: none"> * il giro compiuto da una cellula veicolata dal sangue * il periodo che va dalla fase G_1 alla fase M * il periodo di divisione cellulare * il periodo G_0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
15613	Domanda 107199	BIO	Lo scambio di tratti di DNA tra cromosomi omologhi, durante la profase della I divisione meiotica, si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * trasporto attivo * linkage * crossing-over * diffusione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15614	Domanda 107200	BIO	Il chiasma cromosomico è:	<ul style="list-style-type: none"> * la perdita di un cromosoma * l'acquisto di un cromosoma * una connessione tra due cromatidi non fratelli di cromosomi omologhi appaiati nella meiosi * la fusione di due cromosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15615	Domanda 107201	BIO	Il ciclo cellulare comprende le fasi	<ul style="list-style-type: none"> * G_1-G_2-S-G_0 * G_1-S-G_2-M, e secondo qualche autore la fase G_0 * S-M * interfase-S * Nessuna delle altre risposte è corretta
15616	Domanda 107202	BIO	La fase del ciclo cellulare precedente la mitosi è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * interfase * fase S * meiosi * metafase * Nessuna delle altre risposte è corretta
15617	Domanda 107203	BIO	Durante la fase M del ciclo cellulare:	<ul style="list-style-type: none"> * la cellula sintetizza DNA * la cellula si divide * la cellula è a riposo * avviene la moltiplicazione degli organuli cellulari * Nessuna delle altre risposte è corretta
15618	Domanda 107204	BIO	L'anafase è:	<ul style="list-style-type: none"> * una vitamina * una parte dell'interfase * una fase della mitosi e della meiosi * una patologia anale * Nessuna delle altre risposte è corretta
15619	Domanda 107205	BIO	Durante la mitosi:	<ul style="list-style-type: none"> * i cromosomi omologhi si appaiano * il corredo cromosomico viene diviso a due cellule figlie * si hanno due cicli identici * avviene la duplicazione del DNA * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TtitoLo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15620	Domanda 107206	BIO	La meiosi porta alla formazione di un corredo cromosomico di tipo:	<ul style="list-style-type: none"> * aploide * diploide * poliploide * trisomico * Nessuna delle altre risposte è corretta
15621	Domanda 107207	BIO	Nelle cellule germinali normalmente avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * la meiosi * la mitosi * sia la mitosi che la meiosi, a seconda della fase di maturazione * la ricombinazione artificiale * Nessuna delle altre risposte è corretta
15622	Domanda 107208	BIO	Due cicli successivi di divisioni cellulari non separati da una fase di sintesi di DNA prendono il nome di:	<ul style="list-style-type: none"> * mitosi * doppia mitosi * meiosi * interfase * Nessuna delle altre risposte è corretta
15623	Domanda 107209	BIO	E' uno stadio della mitosi:	<ul style="list-style-type: none"> * l'interfase * l'anafase II * la menopausa * la fase luteinica * Nessuna delle altre risposte è corretta
15624	Domanda 107210	BIO	La meiosi si differenzia dalla mitosi perché, tra l'altro:	<ul style="list-style-type: none"> * presenta l' interfase * avviene nelle cellule nervose * non avviene nelle cellule sessuali * presenta l'anafase I e l'anafase II * Nessuna delle altre risposte è corretta
15625	Domanda 107211	BIO	Le fasi della Mitosi sono in successione:	<ul style="list-style-type: none"> * anafase-metafase-telofase-citodieresi * profase-metafase-anafase-telofase * interfase-anafase-telofase-citodieresi * profase-anafase-metafase-telofase * Nessuna delle altre risposte è corretta
15626	Domanda 107212	BIO	Telofase e citodieresi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * due stadi di maturazione delle cellule sessuati * due fasi della mitosi e della meiosi * due fasi della mitosi solamente * fasi della maturazione di un virus * Nessuna delle altre risposte è corretta
15627	Domanda 107213	BIO	Durante la citodieresi:	<ul style="list-style-type: none"> * avviene l'appaiamento dei cromosomi omologhi * avviene il crossing-over * la membrana plasmatica si divide * la cellula va incontro a maturazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15628	Domanda 107214	BIO	Nella meiosi avvengono dei processi differenti rispetto alla mitosi, tra cui:	<ul style="list-style-type: none"> * crossing-over * anafase * divisione della membrana plasmatica * formazione del fuso mitotico * Nessuna delle altre risposte è corretta
15629	Domanda 107215	BIO	La membrana nucleare durante la divisione cellulare:	<ul style="list-style-type: none"> * si ispessisce * presenta un gran numero di pori * è colorabile in rosso * si dissolve * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15630	Domanda 107216	BIO	La membrana nucleare, durante la mitosi, si riforma in:	<ul style="list-style-type: none"> * anafase * profase * metafase * telofase * Nessuna delle altre risposte è corretta
15631	Domanda 107217	BIO	I cromosomi si dispongono all'equatore della cellula durante:	<ul style="list-style-type: none"> * l'interfase * l'anafase * la telofase * la metafase * Nessuna delle altre risposte è corretta
15632	Domanda 107218	BIO	Le cellule germinali divengono aploidi appena terminato il processo di:	<ul style="list-style-type: none"> * fecondazione * anfigamisia * meiosi * mitosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15633	Domanda 107219	BIO	In quale fase del ciclo cellulare vengono sintetizzati la maggior parte dei componenti citoplasmatici?	<ul style="list-style-type: none"> * Anafase * Meiosi * Metafase * Telofase * Nessuna delle altre risposte è corretta
15634	Domanda 107220	BIO	Durante il ciclo cellulare la duplicazione del DNA avviene in:	<ul style="list-style-type: none"> * metafase * meiosi * telofase * fase S dell'intercinesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15635	Domanda 107221	BIO	L'interfase occupa:	<ul style="list-style-type: none"> * la maggior parte del ciclo cellulare * una piccola parte del ciclo cellulare * tutto il ciclo cellulare * la fase M del ciclo cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
15636	Domanda 107222	BIO	La fase S si trova:	<ul style="list-style-type: none"> * nella meiosi * nel ciclo cellulare * nel ciclo mestruale * nella digestione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15637	Domanda 107223	BIO	Il fenomeno della ricombinazione o crossing-over è:	<ul style="list-style-type: none"> * un processo di scambio tra individui di specie diverse * un processo di scambio tra individui di razza diversa * un processo di scambio che avviene durante la riproduzione asessuata * un processo di scambio tipico della meiosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15638	Domanda 107224	BIO	La citodieresi è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'ultimo stadio della divisione cellulare * il primo stadio della divisione cellulare * un fenomeno della fase S * presente solo in meiosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15639	Domanda 107225	BIO	La metafase I e la metafase II fanno parte:	<ul style="list-style-type: none"> * della mitosi * della meiosi * dell'interfase * della fase G₀ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15640	Domanda 107226	BIO	La divisione riduzionale è:	<ul style="list-style-type: none"> * la mitotica * la prima della meiosi * la seconda della meiosi * caratteristica di organismi unicellulari * Nessuna delle altre risposte è corretta
15641	Domanda 107227	BIO	Le cellule somatiche si dividono mediante:	<ul style="list-style-type: none"> * meiosi * meiosi e mitosi * mitosi * scissione binaria * Nessuna delle altre risposte è corretta
15642	Domanda 107228	BIO	Nelle cellule germinali si ha:	<ul style="list-style-type: none"> * solo la meiosi * solo la mitosi * la mitosi e la meiosi * la partenogenesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15643	Domanda 107229	BIO	Un corredo cromosomico di tipo aploide si ottiene tramite:	<ul style="list-style-type: none"> * ciclo mitotico * meiosi * partenogenesi * scissione binaria * Nessuna delle altre risposte è corretta
15644	Domanda 107230	BIO	Nella meiosi, la divisione equazionale è:	<ul style="list-style-type: none"> * la seconda * la prima * inesistente * costituita da due divisioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
15645	Domanda 107231	BIO	La citodieresi è presente:	<ul style="list-style-type: none"> * solo in meiosi * solo in mitosi * sia in mitosi che in meiosi * in interfase * Nessuna delle altre risposte è corretta
15646	Domanda 107232	BIO	In seguito a divisione meiotica una cellula con 16 cromosomi darà luogo a cellule con:	<ul style="list-style-type: none"> * 4 cromosomi * 16 cromosomi * 2 cromosomi * 32 cromosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15647	Domanda 107234	BIO	La telofase è:	<ul style="list-style-type: none"> * una fase del processo di sintesi dell'RNA * una fase del ciclo mitotico * una fase del ciclo del carbonio * una fase del ciclo dell'azoto * Nessuna delle altre risposte è corretta
15648	Domanda 107235	BIO	Quali sono le principali strutture subcellulari coinvolte nel mantenimento della forma, nel movimento e nella divisione di una cellula?	<ul style="list-style-type: none"> * ciglia e flagelli * microtubuli e microfilamenti * vescicole e vacuoli * mitocondri * Nessuna delle altre risposte è corretta
15649	Domanda 107236	BIO	Le cellule somatiche si dividono per:	<ul style="list-style-type: none"> * gemmazione * meiosi * sporulazione * mitosi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15650	Domanda 107237	BIO	La meiosi avviene nell'uomo?	<ul style="list-style-type: none"> * sì, ma solo qualche volta * no * solo nella spermatogenesi * sia nella spermatogenesi che nell'ovogenesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15651	Domanda 107238	BIO	Le fasi G1-S-G2-M fanno parte:	<ul style="list-style-type: none"> * dell'interfase * della meiosi * del ciclo mestruale * della sintesi proteica * Nessuna delle altre risposte è corretta
15652	Domanda 107239	BIO	Il passaggio di sostanze dal sangue materno all'embrione durante la gravidanza avviene tramite la:	<ul style="list-style-type: none"> * gastrula * morula * aorta materna * miotomo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15653	Domanda 107240	BIO	La fusione di un gamete maschile con un gamete femminile dà origine a:	<ul style="list-style-type: none"> * una morula * uno zigote * una gonade * un allele * Nessuna delle altre risposte è corretta
15654	Domanda 107241	BIO	L'uovo fecondato si impianta:	<ul style="list-style-type: none"> * nell'ovaio * nella vagina * nell'utero * nella tuba uterina * Nessuna delle altre risposte è corretta
15655	Domanda 107242	BIO	I gameti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * dei prodotti della fase G del ciclo cellulare * le uova fecondate * ovogoni e spermiogenesi * solo gli spermatogoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
15656	Domanda 107244	BIO	L'insieme dei primi stadi di sviluppo di un organismo, partendo dalla cellula uovo fecondata, si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * ontogenesi * spermiogenesi * embriogenesi * ovogenesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15657	Domanda 107245	BIO	L'ontogenesi è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'insieme di processi che determinano la formazione di un organismo vivente * il processo di formazione della cellula uovo dalle cellule della linea germinale nelle ghiandole sessuali femminili * l'insieme di animali che si nutrono sia di vegetali sia di altri animali * la liberazione dell'uovo maturo dal follicolo ovarico nei mammiferi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15658	Domanda 107246	BIO	L'embrione di un mammifero prende l'ossigeno:	<ul style="list-style-type: none"> * dai suoi polmoni * dal sangue della madre * dal suo sangue * dal diaframma * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15659	Domanda 107247	BIO	Lo sviluppo di un individuo dalla fecondazione allo stadio adulto si definisce con il termine:	<ul style="list-style-type: none"> * gastrulazione * ovogenesi * spermiogenesi * ontogenesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15660	Domanda 107248	BIO	L'organo dello smalto è un:	<ul style="list-style-type: none"> * abbozzo linguale * abbozzo salivario * abbozzo dentario * solco gengivo-linguale * Nessuna delle altre risposte è corretta
15661	Domanda 107249	BIO	Una rapida successione di divisioni cellulari che si verifica nell'uovo subito dopo la sua fecondazione, si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * gastrulazione * neurulazione * segmentazione * blastocle * Nessuna delle altre risposte è corretta
15662	Domanda 107252	BIO	L'embrione è:	<ul style="list-style-type: none"> * uno stadio precoce nello sviluppo di un animale o di un vegetale * lo stadio di sviluppo successivo a quello fetale * un individuo animale dopo la nascita * un individuo animale al momento del parto * Nessuna delle altre risposte è corretta
15663	Domanda 107253	BIO	L'organo aderente alla parete dell'utero che si forma durante la gravidanza, avente la funzione di nutrire il feto al quale fornisce gli elementi per l'accrescimento attraverso il cordone ombelicale, si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * placenta * corion * dotto di Aranzio * foro di Botallo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15664	Domanda 107254	BIO	I cromosomi contenuti nello zigote umano sono:	<ul style="list-style-type: none"> * 22 * 50 * 46 * 23 * Nessuna delle altre risposte è corretta
15665	Domanda 107255	BIO	Subito dopo la fecondazione nello zigote si verifica:	<ul style="list-style-type: none"> * la gastrulazione * la segmentazione * lo scoppio follicolare * la scissione binaria * Nessuna delle altre risposte è corretta
15666	Domanda 107256	BIO	La placenta:	<ul style="list-style-type: none"> * esiste solo negli animali a sangue freddo * permette il passaggio di O₂ dalla madre all'embrione * non ha funzioni nutritive * è il luogo d'impianto dell'uovo fecondato * Nessuna delle altre risposte è corretta
15667	Domanda 107257	BIO	La placenta:	<ul style="list-style-type: none"> * non permette gli scambi nutritivi * contiene sostanze di riserva * è una protezione per il feto * permette gli scambi respiratori e nutritivi tra madre e feto * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttito	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15668	Domanda 107259	BIO	L'embrione è:	<ul style="list-style-type: none"> * uno stadio precoce nello sviluppo di un animale o di un vegetale * lo strato più estemo del citoplasma * il vaso che connette l'arteria polmonare con l'aorta durante la vita fetale * la più esterna delle tré membrane meninge che rivestono l'encefalo e il midollo spinale * Nessuna delle altre risposte è corretta
15669	Domanda 107260	BIO	Avvenuta la fusione di gameti, lo zigote conterrà:	<ul style="list-style-type: none"> * due nuclei entrambi diploidi * 23 cromosomi * 46 cromosomi * 46 coppie di cromosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15670	Domanda 107261	BIO	Il frutto deriva:	<ul style="list-style-type: none"> * dall'ingrossamento delle pareti dell'ovario * dal tipo di polline che va a fecondare l'ovulo * dal numero di cotiledoni presenti nel seme * dall'ingrossamento del calice e della corolla * Nessuna delle altre risposte è corretta
15671	Domanda 107262	BIO	L'evento che porta alla formazione dello zigote è la:	<ul style="list-style-type: none"> * mitosi * meiosi * gametogenesi * fecondazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15672	Domanda 107263	BIO	La riproduzione sessuale è vantaggiosa perché:	<ul style="list-style-type: none"> * produce individui con identica costituzione genetica * produce individui con diversa costituzione genetica * produce individui bene adattati all'ambiente * produce più individui della riproduzione asessuale * Nessuna delle altre risposte è corretta
15673	Domanda 107264	BIO	Attraverso la meiosi e la fecondazione gli animali superiori:	<ul style="list-style-type: none"> * danno origine ai gameti * danno origine ad una prole aploide * danno origine ad una prole con lo stesso numero di cromosomi dei genitori * presentano alternanza di generazione, aploide e diploide * Nessuna delle altre risposte è corretta
15674	Domanda 107265	BIO	Che cos'è il differenziamento?	<ul style="list-style-type: none"> * una fase della mitosi * una fase della meiosi * un processo di diversificazione morfologica * una fase di riposo cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
15675	Domanda 107266	BIO	L'uovo di gallina è una cellula (cellula uovo), il rosso (tuorlo) dell'uovo è:	<ul style="list-style-type: none"> * il nucleo della cellula * una sostanza di riserva per la nutrizione dell'embrione * l'embrione * un annesso embrionale * Nessuna delle altre risposte è corretta
15676	Domanda 107267	BIO	Quando avviene la determinazione del sesso?	<ul style="list-style-type: none"> * alla fecondazione * prima della fecondazione * dopo la fecondazione * alla maturità sessuale * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15677	Domanda 107268	BIO	L'ossigenazione fetale è assicurata:	<ul style="list-style-type: none"> * dal pericardio * dal peritoneo * dal liquido amniotico * dai polmoni fetali * Nessuna delle altre risposte è corretta
15678	Domanda 107269	BIO	Dove si sviluppa l'embrione umano?	<ul style="list-style-type: none"> * vescica * vagina * tube di Eustacchio * nello spessore della parete uterina * Nessuna delle altre risposte è corretta
15679	Domanda 107270	BIO	Un feto umano è maschio o femmina a seconda:	<ul style="list-style-type: none"> * del tempo intercorso dopo l'ovulazione * del tipo di spermio * del tipo di uovo * del tipo di alimentazione della madre * Nessuna delle altre risposte è corretta
15680	Domanda 107271	BIO	La sessualità consiste:	<ul style="list-style-type: none"> * nell'esistenza di individui diversi morfologicamente nella stessa specie * nell'esistenza di cellule specializzate per la riproduzione * nell'esistenza di gameti differenti, capaci di fondere il proprio patrimonio genetico * nell'esistenza di una pulsione riproduttiva * Nessuna delle altre risposte è corretta
15681	Domanda 107272	BIO	Il prodotto dell'evoluzione dell'uovo fecondato si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * ovulazione * ovogenesi * ontogenesi * embrione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15682	Domanda 107273	BIO	La coppia di cromosomi che deriva uno dal padre e l'altro dalla madre, si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * eterocromatina * cromosomi sessuali * corpo di Barr * deficienza cromosomica * Nessuna delle altre risposte è corretta
15683	Domanda 107274	BIO	La spermatogenesi è un processo:	<ul style="list-style-type: none"> * continuo per tutta la vita * limitato alla vita fetale * non indotto da ormoni sessuali * che avviene ciclicamente una volta al mese * Nessuna delle altre risposte è corretta
15684	Domanda 107275	BIO	L'uovo, espulso dall'ovaia, può vivere:	<ul style="list-style-type: none"> * 72 ore * 24-48 ore * indefinitamente * una settimana * Nessuna delle altre risposte è corretta
15685	Domanda 107276	BIO	Un clone è:	<ul style="list-style-type: none"> * una popolazione che deriva per via agamica o partenogenetica da almeno due genitori * un individuo ottenuto in laboratorio * una popolazione che deriva per via partenogenetica o agamica da un solo genitore * un figlio avuto per fecondazione artificiale * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15686	Domanda 107277	BIO	La fusione di due gameti si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * segmentazione * partenogenesi * copula * riproduzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15687	Domanda 107278	BIO	La fecondazione avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * nella vagina * nella tuba uterina * nell'utero * nell'ovaio * Nessuna delle altre risposte è corretta
15688	Domanda 107279	BIO	La determinazione del sesso nella maggior parte dei mammiferi dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dal tipo di gameti prodotti dalla femmina * dal numero di autosomi presenti nei gameti maschili * dal tipo di cromosoma sessuale (X o Y) contenuto nello spermatozoo che feconda l'uovo * dall'età dei genitori all'atto della fecondazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15689	Domanda 107280	BIO	Quando un individuo si sviluppa da una cellula uovo non fecondata si ha:	<ul style="list-style-type: none"> * un parto prematuro * la gemmazione * la meiosi * la partenogenesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15690	Domanda 107281	BIO	Lo sviluppo di un individuo dalla fecondazione alla maturità è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * filogenesi * partenogenesi * accrescimento cellulare * ontogenesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15691	Domanda 107282	BIO	Le diverse varianti dello stesso gene si chiamano:	<ul style="list-style-type: none"> * antigeni * genotipi * cromosomi * alleli * Nessuna delle altre risposte è corretta
15692	Domanda 107283	BIO	L'informazione genetica è depositata:	<ul style="list-style-type: none"> * nei cromosomi * nei perossisomi * nei lisosomi * nella dialisi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15693	Domanda 107284	BIO	Sono costituiti da DNA e si trovano nei cromosomi dove occupano una posizione ben determinata, si chiamano:	<ul style="list-style-type: none"> * mitocondri * geni * perossisomi * ribosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15694	Domanda 107285	BIO	Nell'organismo diploide:	<ul style="list-style-type: none"> * uno dei due patrimoni cromosomici deriva dal figlio, l'altro dalla madre * uno dei due patrimoni cromosomici deriva dal padre, l'altro dal figlio * uno dei due patrimoni cromosomici deriva dalla madre, l'altro dal padre * tutti e due i patrimoni cromosomici derivano dal padre * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15695	Domanda 107286	BIO	L'organismo o cellula che contiene nel suo nucleo un'unica copia cromosomica si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * aploide * allele * diploide * cromosoma * Nessuna delle altre risposte è corretta
15696	Domanda 107287	BIO	Per mutazione intendiamo:	<ul style="list-style-type: none"> * cambiamento di attività di una cellula dopo somministrazione antibiotica * alterazione della sequenza delle basi azotate del DNA * il cambiamento delle strutture della cellula dovuto all'azione meccanica esercitata da cellule vicine * il cambiamento della forma della cellula dovuto a fenomeni fisici, quali la tensione superficiale, la forza di gravità, etc... * Nessuna delle altre risposte è corretta
15697	Domanda 107288	BIO	I caratteri acquisiti:	<ul style="list-style-type: none"> * sono facilmente ereditabili * si modificano con l'età * si trasmettono sempre da una generazione all'altra * sono geneticamente determinati * Nessuna delle altre risposte è corretta
15698	Domanda 107289	BIO	L'organismo o la cellula che contiene nel suo nucleo un doppio patrimonio cromosomico complesso si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * poliploide * aploide * diploide * dominante * Nessuna delle altre risposte è corretta
15699	Domanda 107290	BIO	Sono aploidi:	<ul style="list-style-type: none"> * tutte le cellule presenti nell'organismo * i mitocondri * le cellule germinali * le cellule epiteliali * Nessuna delle altre risposte è corretta
15700	Domanda 107291	BIO	L'aspetto di un organismo vivente, determinato dall'interazione tra patrimonio genetico e ambiente, si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * diploide * genotipo * cariotipo * fenotipo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15701	Domanda 107292	BIO	L'unità funzionale dell'informazione genetica è:	<ul style="list-style-type: none"> * il gene * il ribosoma * il cromosoma * il nucleo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15702	Domanda 107293	BIO	Le macromolecole vettrici dell'informazione ereditaria sono:	<ul style="list-style-type: none"> * gli acidi grassi * le proteine * gli acidi nucleici * gli enzimi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15703	Domanda 107294	BIO	I geni:	<ul style="list-style-type: none"> * determinano le caratteristiche strutturali e funzionali di ciascun individuo * determinano soltanto le caratteristiche strutturali di ciascun individuo * determinano soltanto le caratteristiche funzionali di ciascun individuo * non esistono nell'uomo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15704	Domanda 107295	BIO	In un organismo o in una cellula aploide:	<ul style="list-style-type: none"> * ogni tipo di cromosoma è presente in un doppio esemplare * ogni tipo di cromosoma è presente in un singolo esemplare * ogni tipo di cromosoma è presente in un triplo esemplare * negli organismi o nelle cellule aploidi non esiste il cromosoma * Nessuna delle altre risposte è corretta
15705	Domanda 107296	BIO	La ricombinazione è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'incrocio tra omozigoti recessivi * la comparsa nella progenie di una combinazione genetica differente da quella dei genitori * l'incrocio tra cugini * la comparsa di omozigoti dominanti * Nessuna delle altre risposte è corretta
15706	Domanda 107297	BIO	L'insieme dei geni contenuti nei cromosomi di un individuo si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * geotropismo * allelismo * genotipo * fenotipo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15707	Domanda 107298	BIO	Un individuo che presenta nel suo patrimonio genetico alleli uguali per un determinato carattere si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * omozigote * eterozigote * aploide * diploide * Nessuna delle altre risposte è corretta
15708	Domanda 107299	BIO	L'allele che in un organismo eterozigote non manifesta la sua azione viene detto:	<ul style="list-style-type: none"> * dominante * represso * minore * recessivo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15709	Domanda 107300	BIO	La presenza in un individuo di una combinazione di caratteri (geni) diversa da quella dei genitori si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * duplicazione * replicazione * rigenerazione * ricombinazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15710	Domanda 107301	BIO	Il patrimonio genetico delle cellule somatiche di uno stesso individuo, può variare?	<ul style="list-style-type: none"> * Sì, in alcuni casi particolari (mutazioni, agenti fisici e chimici, etc.) * Sì, sotto l'effetto di alcuni farmaci * Sì, in base all'età dell'individuo * No, mai * Nessuna delle altre risposte è corretta
15711	Domanda 107302	BIO	La forma alternativa di un gene, che occupano lo stesso locus su più cromosomi, si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * allelomorfo * allo genico * allo tipo * allele * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15712	Domanda 107303	BIO	Per aploide si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * un tipo di artropode * il numero di cromosomi presente in tutte le cellule * la metà di un corredo cromosomico normale * un numero di cromosomi corrispondente a $2n$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
15713	Domanda 107304	BIO	La condizione caratterizzata dalla presenza di un corredo di cromosomi pari a n è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * coniugazione * diploidia * allelismo * aploidia * Nessuna delle altre risposte è corretta
15714	Domanda 107305	BIO	Con $2n$ e n si indicano rispettivamente:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero di ovulazioni e di spermatozoi * un corredo diploide e aploide * un corredo aploide e diploide * gli eterozigoti e gli omozigoti * Nessuna delle altre risposte è corretta
15715	Domanda 107308	BIO	I cromosomi umani:	<ul style="list-style-type: none"> * sono contenuti solo nelle cellule germinali * sono 46 tipi differenti * sono riuniti in 23 coppie * non si duplicano mai * Nessuna delle altre risposte è corretta
15716	Domanda 107309	BIO	Il corredo cromosomico caratteristico di ciascuna specie, viene definito:	<ul style="list-style-type: none"> * carico genetico * cariotipo * centrosoma * carioteca * Nessuna delle altre risposte è corretta
15717	Domanda 107310	BIO	L'informazione genetica è localizzata:	<ul style="list-style-type: none"> * nei lisosomi * nel citoplasma * nei cloroplasti * nei ribosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15718	Domanda 107311	BIO	L'informazione genetica di un organismo è contenuta:	<ul style="list-style-type: none"> * nelle proteine * nei mitocondri * negli acidi nucleici * nei glicidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15719	Domanda 107312	BIO	La struttura visibile al microscopio ottico durante la mitosi, mediante opportune colorazioni, contenente il materiale genetico in forma altamente condensata, si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * clone * codone * cromosoma * virus * Nessuna delle altre risposte è corretta
15720	Domanda 107313	BIO	I cromosomi X e Y sono:	<ul style="list-style-type: none"> * consanguinei * cromatidi * inesistenti nell'uomo * cromosomi sessuali * Nessuna delle altre risposte è corretta
15721	Domanda 107314	BIO	Il cromosoma sessuale femminile, presente in duplice esemplare nelle femmine e in singolo esemplare nei maschi, è il:	<ul style="list-style-type: none"> * cromosoma X * cromosoma Y * cromosoma Z * cromosoma S * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15722	Domanda 107315	BIO	Il cromosoma Y è:	<ul style="list-style-type: none"> * il cromosoma sessuale femminile * il cromosoma sessuale maschile * il cromosoma sessuale femminile dei vegetali * il cromosoma che produce crossing-over * Nessuna delle altre risposte è corretta
15723	Domanda 107316	BIO	La coppia di cromosomi che deriva uno dal padre e l'altro dalla madre, si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * eterocromatina * cromosomi sessuali * cromosomi omologhi * deficienza cromosomica * Nessuna delle altre risposte è corretta
15724	Domanda 107317	BIO	Come si definiscono i cromosomi che portano gli stessi geni, ma in configurazioni alleliche diverse?	<ul style="list-style-type: none"> * Cromosomi sessuali * Cromosomi a spazzola * Cromosomi X. * Cromosomi omologhi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15725	Domanda 107318	BIO	Lo scambio fisico di segmenti cromatidici di cromosomi omologhi, in seguito a rottura e ricongiungimento incrociato, si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * deficienza cromosomica * conversione genica * crossing-over * degenerazione cromosomica * Nessuna delle altre risposte è corretta
15726	Domanda 107319	BIO	L'individuo diploide che in loci corrispondenti possiede alleli diversi sui due cromosomi omologhi è:	<ul style="list-style-type: none"> * monozigote * eucariote * eugenico * eterozigote * Nessuna delle altre risposte è corretta
15727	Domanda 107320	BIO	Il fenotipo è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'insieme di caratteri morfologici in un individuo, derivati dagli alleli che li determinano * la costituzione genetica di un individuo * l'insieme di geni i cui prodotti modificano l'espressione di altri geni * l'unione di segmenti di DNA nel corso dell'evoluzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15728	Domanda 107321	BIO	Una porzione della molecola di DNA che costituisce un'unità funzionale è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * gene * codone * genotipo * genetica * Nessuna delle altre risposte è corretta
15729	Domanda 107322	BIO	Il corredo cromosomico base di ogni individuo di qualsiasi specie, si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * germinale * enoteca * genoma * ginecomastia * Nessuna delle altre risposte è corretta
15730	Domanda 107323	BIO	Il genotipo è:	<ul style="list-style-type: none"> * il patrimonio genetico di un individuo * l'insieme di caratteri che si osservano in un individuo * formato dai geni che controllano la capacità di produrre anticorpi contro antigeni specifici * il processo di maturazione dei gameti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15731	Domanda 107324	BIO	La proteina associata al DNA, ricca di arginina e lisina, è:	<ul style="list-style-type: none"> * ligasi * istone * ittioli * istamina * Nessuna delle altre risposte è corretta
15732	Domanda 107325	BIO	Un individuo che in loci corrispondenti possiede gli stessi alleli su cromosomi omologhi, è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * omozigote * eterozigote * operone * plasmodio * Nessuna delle altre risposte è corretta
15733	Domanda 107326	BIO	Si chiamano mutazioni i cambiamenti a livello di:	<ul style="list-style-type: none"> * RNA * DNA * lipidi * proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
15734	Domanda 107327	BIO	Il fenomeno che porta alla formazione di nuove combinazioni di geni o comunque, di segmenti di DNA, prima posti su cromosomi diversi, in seguito ad un evento di crossing-over, si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * fusione di geni * rachitismo * ricombinazione * retrotrasposizione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15735	Domanda 107328	BIO	Uno dei due costituenti di una coppia di geni che determina un dato carattere è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * allele * antigene * aploide * diploide * Nessuna delle altre risposte è corretta
15736	Domanda 107329	BIO	aploide è un:	<ul style="list-style-type: none"> * termine usato per indicare una cellula che contiene solo due cromosomi per ciascuna coppia di omologhi * termine usato per indicare una cellula o un organismo che contiene la metà del numero normale di cromosomi caratteristici di una specie * organo sacciforme contenente le spore * insieme degli organi maschili di un fiore * Nessuna delle altre risposte è corretta
15737	Domanda 107330	BIO	Tutte le coppie dei cromosomi di un organismo, ad eccezione dei cromosomi X e Y, si chiamano:	<ul style="list-style-type: none"> * cromosomi sessuali * cromosomi a spazzola * autosomi * cromoplasti * Nessuna delle altre risposte è corretta
15738	Domanda 107331	BIO	Un carattere portato dal cromosoma X, è un:	<ul style="list-style-type: none"> * carattere individuale * carattere influenzato dal sesso * carattere autosomico * carattere legato al sesso * Nessuna delle altre risposte è corretta
15739	Domanda 107332	BIO	Il cromosoma X è:	<ul style="list-style-type: none"> * presente in due esemplari nella femmina di molte specie e in un solo esemplare nel maschio * presente soltanto nel maschio * presente soltanto nella femmina * presente in un solo esemplare nella femmina di molte specie e in due esemplari nel maschio * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15740	Domanda 107333	BIO	Un cromosoma sessuale presente solo nei maschi è:	<ul style="list-style-type: none"> * il cromosoma X. * il cromosoma Y * il cromosoma S * l'autosoma * Nessuna delle altre risposte è corretta
15741	Domanda 107334	BIO	I cromosomi sessuali sono:	<ul style="list-style-type: none"> * i cromosomi X e Y * soltanto il cromosoma X. * soltanto il cromosoma Y * gli autonomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15742	Domanda 107335	BIO	Lo scambio di segmenti, e quindi dei geni corrispondenti, tra due cromosomi omologhi, che si appaiano nelle sinapsi durante la meiosi, si definisce	<ul style="list-style-type: none"> * linkage * crossing-over * feedback * tras migrazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15743	Domanda 107336	BIO	Il termine usato per indicare una cellula somatica umana che contiene un assetto cromosomico completo è:	<ul style="list-style-type: none"> * diploide * aploide * dominante * recessivo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15744	Domanda 107337	BIO	Un organismo nel quale un carattere è rappresentato da una coppia di geni diversi si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * eterotrofo * diploide * eterozigote * eterotermo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15745	Domanda 107338	BIO	L'insieme dei caratteri morfologici in un organismo, risultanti dall'interazione tra i suoi geni e l'ambiente, si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * aploide * fibrinogeno * genotipo * fenotipo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15746	Domanda 107339	BIO	L'insieme dei caratteri ereditari espressi in un organismo si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * cariotipo * fenotipo * geni * diploide * Nessuna delle altre risposte è corretta
15747	Domanda 107340	BIO	I determinanti dei caratteri genetici, localizzati sui cromosomi e costituiti da tratti di DNA, sono:	<ul style="list-style-type: none"> * cromatidi * geni * cromoplasti * genotipi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15748	Domanda 107341	BIO	Quale di queste è una mutazione?	<ul style="list-style-type: none"> * Crossing-over * Inversione * Traduzione * Feedback * Nessuna delle altre risposte è corretta
15749	Domanda 107342	BIO	L'organismo nel quale la coppia di geni che corrisponde ad un dato carattere è costituita da geni identici, è:	<ul style="list-style-type: none"> * diploide * eterozigote * aploide * omozigote * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15750	Domanda 107343	BIO	Il termine usato per indicare un gene o un carattere che non si manifesta in presenza di un allele dominante è:	<ul style="list-style-type: none"> * recessivo * eterozigote * diploide * dominante * Nessuna delle altre risposte è corretta
15751	Domanda 107344	BIO	La caratteristica degli organismi di presentare piccole variazioni rispetto agli individui della stessa specie, è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * segmentazione * eterogeneità * variabilità * mutazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15752	Domanda 107345	BIO	Due geni che occupano loci corrispondenti su cromosomi omologhi sono detti:	<ul style="list-style-type: none"> * omeotermi * alleli * aploidi * gemelli * Nessuna delle altre risposte è corretta
15753	Domanda 107346	BIO	Una cellula avente corredo cromosomico-n e detta:	<ul style="list-style-type: none"> * allelico * diploide * aploide * omeotermo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15754	Domanda 107347	BIO	Il corredo cromosomico di un individuo, rappresentato come un insieme di cromosomi sistemati in coppie omologhe ed etichettati, è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * allelismo * genotipo * fenotipo * cariotipo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15755	Domanda 107348	BIO	Il materiale nucleare costituito da DNA e proteine basiche (istoni), che si organizzerà in cromosomi prima della divisione cellulare, è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * cromoforo * cromatina * nucleosoma * cariotipo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15756	Domanda 107349	BIO	I cromosomi dello stesso tipo, di cui uno di origine paterna e l'altro di origine materna, si i chiamano:	<ul style="list-style-type: none"> * cromosomi aploidi * cromosomi identici * cromosomi gemelli * cromosomi omologhi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15757	Domanda 107350	BIO	Una cellula o un organismo avente tutte le coppie di cromosomi caratteristiche di una determinata specie, è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * diploide * totipotente * dominante * recessiva * Nessuna delle altre risposte è corretta
15758	Domanda 107352	BIO	Il numero di volte con cui compare un determinato gene in una popolazione, si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * allelismo * frequenza genica * frutto genico * diploidismo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15759	Domanda 107354	BIO	L'unità funzionale del patrimonio genetico di ogni individuo, in grado di esprimere un carattere ereditario, è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * cromosomi * gonadi * genotipo * gene * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15760	Domanda 107355	BIO	La costituzione genetica di un organismo o di un virus è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * nucleolo * fibroma * fenotipo * genotipo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15761	Domanda 107356	BIO	Il crossing-over determina:	<ul style="list-style-type: none"> * traslocazione * ricombinazione * linkage * fusione dei gameti * Nessuna delle altre risposte è corretta
15762	Domanda 107357	BIO	Il DNA è formato da:	<ul style="list-style-type: none"> * due filamenti polinucleotidici avvolti ad elica * un filamento polinucleotidico * due filamenti di amminoacidi avvolti ad elica * una sequenza semplice di amminoacidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15763	Domanda 107358	BIO	L'acido nucleico che si trova nei cromosomi si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * dominante * RNA * DNA-Polimerasi * diploide * Nessuna delle altre risposte è corretta
15764	Domanda 107359	BIO	Che differenza c'è tra un nucleo aploide e un nucleo diploide?	<ul style="list-style-type: none"> * Il nucleo aploide presenta corredo cromosomico n, quello diploide presenta corredo cromosomico 2n * Il nucleo aploide presenta corredo cromosomico 2n, quello diploide presenta corredo cromosomico n * Il nucleo aploide ha n cromosomi e quello diploide 2n+1 cromosomi * Il nucleo aploide ha n cromosomi e quello diploide non ha cromosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15765	Domanda 107360	BIO	Le mutazioni che per l'evoluzione umana possono essere considerate di maggiore rilevanza sono quelle che avvengono:	<ul style="list-style-type: none"> * nelle cellule riproduttive * nelle cellule epiteliali * in tutti i tipi di cellule * nelle cellule del sistema nervoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
15766	Domanda 107361	BIO	L'allele è:	<ul style="list-style-type: none"> * la forma alternativa di una proteina * la forma alternativa di un gene * una cellula con filamenti * un costituente della membrana plasmatica * Nessuna delle altre risposte è corretta
15767	Domanda 107362	BIO	Nei mammiferi il numero dei cromosomi:	<ul style="list-style-type: none"> * è caratteristico per ogni specie * è caratteristico per ogni razza * è una caratteristica del sesso * varia da individuo ad individuo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15768	Domanda 107363	BIO	Mendel compì i suoi esperimenti di genetica:	<ul style="list-style-type: none"> * sulle scimmie * sui fagioli * sui topi * sui piselli * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15769	Domanda 107364	BIO	Le mutazioni avvenute durante la gametogenesi sono importanti dal punto di vista evolutivo:	<ul style="list-style-type: none"> * perché non possono essere trasmesse ai discendenti * perché possono essere trasmesse ai discendenti * perché provocano la sterilità dell'individuo * perché incrementano la riproduttività * Nessuna delle altre risposte è corretta
15770	Domanda 107366	BIO	Il codice genetico è universale. In altre parole:	<ul style="list-style-type: none"> * in tutti gli esseri viventi il DNA è la sede di caratteri ereditari * il significato delle 64 triplette è lo stesso per tutti gli esseri viventi * la duplicazione del DNA avviene con la stessa modalità nei procarioti e negli eucarioti * è identico per tutti gli individui * Nessuna delle altre risposte è corretta
15771	Domanda 107367	BIO	I geni sono:	<ul style="list-style-type: none"> * segmenti di DNA che codificano un prodotto funzionale * organuli citoplasmatici * strutture della membrana nucleare * segmenti di RNA messaggero * Nessuna delle altre risposte è corretta
15772	Domanda 107368	BIO	La determinazione del sesso nella maggior parte dei mammiferi dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dal tipo di gameti prodotti dalla femmina * dal numero di autosomi presenti nei gameti maschili * dal tipo di cromosoma sessuale (X o Y) contenuto nello spermatozoo che feconda l'uovo * dall'età dei genitori all'atto della fecondazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15773	Domanda 107369	BIO	I gameti:	<ul style="list-style-type: none"> * sono cellule della linea germinale con corredo cromosomico aploide * sono cellule della linea germinale con corredo cromosomico diploide * sono due organismi della stessa specie ma con diverso corredo genetico * sono forme alternative dello stesso gene * Nessuna delle altre risposte è corretta
15774	Domanda 107370	BIO	Sono aploidi:	<ul style="list-style-type: none"> * gli organismi che possiedono un singolo corredo di cromosomi in ciascun nucleo cellulare * gli organismi che possiedono un doppio corredo di cromosomi in ciascun nucleo cellulare * gli organismi privi di arti * i prodotti della fusione dei gameti * Nessuna delle altre risposte è corretta
15775	Domanda 107371	BIO	Il corredo cromosomico normale della specie umana è rappresentato da:	<ul style="list-style-type: none"> * 42 autosomi + 2 eterocromosomi (totale 44 cromosomi) * 48 autosomi + 2 eterocromosomi (totale 50 cromosomi) * 46 autosomi + 2 eterocromosomi (totale 48 cromosomi) * 44 autosomi + 2 eterocromosomi (totale 46 cromosomi) * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15776	Domanda 107372	BIO	Il cromatide è:	<ul style="list-style-type: none"> * un organulo cellulare * uno dei due filamenti che si origina dalla duplicazione del cromosoma * una struttura cellulare simile ai cloroplasti * il materiale usato nella tecnica di colorazione istologica * Nessuna delle altre risposte è corretta
15777	Domanda 107373	BIO	Con il termine di omozigote si indica:	<ul style="list-style-type: none"> * il prodotto di fusione di due gameti * un organismo che possiede geni identici per un determinato carattere * un organismo che possiede geni diversi per un determinato carattere * un individuo con un corredo aploide di cromosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15778	Domanda 107374	BIO	In una cellula aploide umana sono presenti:	<ul style="list-style-type: none"> * 46 cromosomi * cromosomi 2n * 0 cromosomi * 47 cromosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15779	Domanda 107375	BIO	Le mutazioni:	<ul style="list-style-type: none"> * si verificano spontaneamente e possono essere prodotte sperimentalmente * non si verificano spontaneamente, ma possono essere prodotte sperimentalmente * sono cambiamenti di DNA, che sono sempre trasmessi alla discendenza * sono cambiamenti di RNA, che spesso vengono trasmessi alla discendenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
15780	Domanda 107376	BIO	In genetica gli alleli sono:	<ul style="list-style-type: none"> * due organismi con diverso corredo genetico * forme alternative dello stesso gene, che occupano loci corrispondenti su cromosomi omologhi * due cromosomi, divisi uno in una cellula ed uno in un'altra * due organismi con uguale corredo genetico * Nessuna delle altre risposte è corretta
15781	Domanda 107377	BIO	Il corredo cromosomico umano comprende;	<ul style="list-style-type: none"> * 48 cromosomi * 44 cromosomi * 50 cromosomi * 42 cromosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15782	Domanda 107378	BIO	Un eterocromosoma è:	<ul style="list-style-type: none"> * un cromosoma di forma anormale * un cromosoma sessuale * un qualunque cromosoma * un cromosoma derivante dalla fusione di due cromosomi diversi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15783	Domanda 107379	BIO	La modificazione di un gene è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * linkage * zigotene * crossing-over * mutazione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15784	Domanda 107380	BIO	I cromosomi sono formati da:	<ul style="list-style-type: none"> * solo DNA * DNA ADP e proteine * RNA e proteine * DNA, RNA e proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
15785	Domanda 107381	BIO	Gli autosomi nell'uomo sono in numero di:	<ul style="list-style-type: none"> * 46 * 2 * 44 * 48 * Nessuna delle altre risposte è corretta
15786	Domanda 107382	BIO	I geni sono;	<ul style="list-style-type: none"> * tratti di DNA che possono codificare per particolari peptidi * sequenze di aminoacidi * proteine di membrana * filamenti di RNA nucleare * Nessuna delle altre risposte è corretta
15787	Domanda 107383	BIO	Che cosa è un allele?	<ul style="list-style-type: none"> * Un carattere ereditario * La forma alternativa di un gene * Un carattere somatico Y * Una proteina del DNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
15788	Domanda 107384	BIO	Lo spostamento di un frammento di cromosoma ad un cromosoma non omologo, si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * inserzione * ricombinazione * crossing-over * delezione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15789	Domanda 107385	BIO	Un eterozigote è:	<ul style="list-style-type: none"> * un portatore di alleli differenti per un dato carattere * un organismo autotrofo * un uovo fecondato * un organismo eterotrofo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15790	Domanda 107387	BIO	Il gene è formato da:	<ul style="list-style-type: none"> * glicidi * RNA * cromosomi * nucleotidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15791	Domanda 107389	BIO	Le mutazioni sono alterazioni:	<ul style="list-style-type: none"> * del metabolismo della cellula * del messaggio ereditario * nella formazione dello zigote * a carico della divisione cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
15792	Domanda 107390	BIO	Un autosoma è:	<ul style="list-style-type: none"> * un cromosoma sessuale * privo di centromero * un organismo che si riproduce ermafroditamente * un cromosoma non sessuale * Nessuna delle altre risposte è corretta
15793	Domanda 107391	BIO	Le cellule germinali mature:	<ul style="list-style-type: none"> * non contengono acidi nucleici * contengono un cariotipo doppio rispetto a quello normale * hanno un corredo cromosomico aploide * non hanno nucleo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15794	Domanda 107392	BIO	Una cellula aploide differisce da una diploide perché contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * una quantità dimezzata di DNA * una quantità doppia di DNA * una quantità doppia di proteine * una quantità dimezzata di RNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
15795	Domanda 107393	BIO	Il signor Rossi ha il gruppo sanguigno zero (00), mentre la signora Rossi ha il gruppo sanguigno (A B); indica quali delle seguenti previsioni riguardanti il gruppo sanguigno dei loro figli ti sembra corretta:	<ul style="list-style-type: none"> * metà dei figli avrà il gruppo A e metà il gruppo B, indipendentemente dal sesso * tutti i figli avranno il gruppo A * tutte le figlie avranno il gruppo B * tutti i figli avranno il gruppo zero (00), e tutte le figlie avranno il gruppo B * Nessuna delle altre risposte è corretta
15796	Domanda 107394	BIO	La trisomia del cromosoma 21 determina:	<ul style="list-style-type: none"> * la sindrome di Turner * la sindrome di cri du chat * la sindrome di Klinefelter * la sindrome di Down * Nessuna delle altre risposte è corretta
15797	Domanda 107395	BIO	La mutazione è:	<ul style="list-style-type: none"> * una variazione accidentale o indotta della sequenza di basi del genoma * una segmentazione * l'insieme degli stadi che portano alla formazione dell'insetto * la fusione del pronucleo maschile e femminile all'interno della cellula uovo fecondata * Nessuna delle altre risposte è corretta
15798	Domanda 107396	BIO	I cromosomi sessuali sono:	<ul style="list-style-type: none"> * in tutte le cellule * solo nelle cellule epiteliali * solo nello spermatozoo * solo nelle cellule vegetali * Nessuna delle altre risposte è corretta
15799	Domanda 107397	BIO	Il carattere dominante è:	<ul style="list-style-type: none"> * il carattere che si manifesta in eterozigoti * il carattere che si manifesta in omozigosi * un carattere portato sul cromosoma Y * il carattere che si manifesta sia in omozigosi che in eterozigosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15800	Domanda 107398	BIO	Un maschio portatore di un carattere legato al cromosoma X trasmette tale carattere:	<ul style="list-style-type: none"> * al primo figlio maschio * a tutti i figli maschi * a tutte le figlie femmine, che possono non manifestarlo * a metà dei figli maschi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15801	Domanda 107399	BIO	Un elemento genetico contenuto in una cellula ospite, che si replica indipendentemente dai cromosomi dell'ospite si definisce;	<ul style="list-style-type: none"> * plastide * plasmide * poligenico * oligomero * Nessuna delle altre risposte è corretta
15802	Domanda 107400	BIO	Nello spermatozoo umano si trovano:	<ul style="list-style-type: none"> * 46 cromosomi * 23 cromosomi * 22 cromosomi * 48 cromosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15803	Domanda 107401	BIO	I cromosomi sessuali sono presenti:	<ul style="list-style-type: none"> * nel citoplasma * nel nucleo di tutte le cellule * nel nucleo dell'uovo e dello spermatozoo * nel citoplasma delle cellule riproduttive * Nessuna delle altre risposte è corretta
15804	Domanda 107402	BIO	Il cariotipo è:	<ul style="list-style-type: none"> * la composizione cromosomica di una qualsiasi cellula * la composizione cromosomica soltanto delle cellule sessuali * la composizione cromosomica soltanto delle cellule aploidi * la composizione cromosomica soltanto delle cellule diploidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15805	Domanda 107403	BIO	I cromosomi del sesso nella specie umana sono:	<ul style="list-style-type: none"> * XX nel maschio ed XY nella femmina * XY nel maschio ed XX nella femmina * Y nel maschio ed X nella femmina * XXY nel maschio ed XX nella femmina * Nessuna delle altre risposte è corretta
15806	Domanda 107404	BIO	Da un incrocio fra una donna di gruppo sanguigno AB ed un uomo di gruppo O nasceranno figli:	<ul style="list-style-type: none"> * di gruppo A o B * di gruppo A, B e O * di gruppo O * di gruppo A e O * Nessuna delle altre risposte è corretta
15807	Domanda 107405	BIO	I cromosomi delle cellule somatiche umane sono:	<ul style="list-style-type: none"> * 48 * 22 * 46 * 23 * Nessuna delle altre risposte è corretta
15808	Domanda 107406	BIO	Da un incrocio fra una donna di gruppo sanguigno AB ed un uomo di gruppo AB nasceranno figli:	<ul style="list-style-type: none"> * di gruppo AB * A, B o AB * di gruppo A e B * di gruppo A e AB * Nessuna delle altre risposte è corretta
15809	Domanda 107408	BIO	Le cellule che presentano DNA circolare sono:	<ul style="list-style-type: none"> * le cellule animali * i virus * i batteri * i funghi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15810	Domanda 107409	BIO	L'ereditarietà dei caratteri viene regolata dalle:	<ul style="list-style-type: none"> * leggi di Stryer * leggi di Watson * leggi di Mendel * leggi di Alberts * Nessuna delle altre risposte è corretta
15811	Domanda 107410	BIO	I cromosomi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * strutture dei mitocondri * organelli citoplasmatici * strutture filamentose composte principalmente da DNA * strutture della membrana plasmatica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15812	Domanda 107412	BIO	Il corredo cromosomico aploide tipico della specie umana è di:	<ul style="list-style-type: none"> * 46 cromosomi * 23 cromosomi * 22 cromosomi * 20 cromosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15813	Domanda 107413	BIO	I geni sono:	<ul style="list-style-type: none"> * particelle submicroscopiche responsabili della trasmissione dei caratteri ereditari * costituiti da segmenti di RNA * presenti nei mitocondri * situati nel citoplasma * Nessuna delle altre risposte è corretta
15814	Domanda 107414	BIO	Gli alleli sono:	<ul style="list-style-type: none"> * cromosomi gemelli * forme alternative dello stesso gene * geni localizzati solo sui cromosomi sessuali * cromosomi omologhi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15815	Domanda 107415	BIO	Il gene è costituito da:	<ul style="list-style-type: none"> * DNA * nucleosidi * nucleoli * ribosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15816	Domanda 107416	BIO	Quale dei seguenti eventi genera variabilità genetica?	<ul style="list-style-type: none"> * La segmentazione dell'uovo * Gli scambi di tratti tra cromosomi omologhi * La duplicazione dei mitocondri * La divisione cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
15817	Domanda 107418	BIO	Il materiale ereditario di un organismo è composto da:	<ul style="list-style-type: none"> * sali * proteine * DNA * zuccheri * Nessuna delle altre risposte è corretta
15818	Domanda 107419	BIO	Le leggi di Mendel regolano:	<ul style="list-style-type: none"> * la trasmissione dei caratteri ereditari * la velocità di riproduzione sessuale * la velocità di divisione cellulare * gli incroci solo tra i piselli * Nessuna delle altre risposte è corretta
15819	Domanda 107420	BIO	Gli spermatozoi umani contengono:	<ul style="list-style-type: none"> * solo autosomi * 46 cromosomi * 22 cromosomi * 23 cromosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15820	Domanda 107421	BIO	Per cariotipo intendiamo:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero esatto di denti di un organismo * il numero totale dei cromosomi di un organismo * il numero totale dei mitocondri nell'uomo * il meccanismo di formazione della matrice mitocondriale * Nessuna delle altre risposte è corretta
15821	Domanda 107422	BIO	Il cambiamento nella composizione genetica di una popolazione (o di una specie) con la formazione di individui (o di organismi) con genotipi differenti, si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * evoluzione * euploidia * mutazione * eteroploidia * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15822	Domanda 107423	BIO	La cromatina è:	<ul style="list-style-type: none"> * un aggregato di DNA e proteine istoniche * una proteina dei globuli bianchi * l'agente patogeno di una micosi sistemica * la formazione principale nel processo di sintesi proteica * Nessuna delle altre risposte è corretta
15823	Domanda 107424	BIO	I cromosomi nelle cellule somatiche umane sono in numero di:	<ul style="list-style-type: none"> * 23 * 48 * 44 * 50 * Nessuna delle altre risposte è corretta
15824	Domanda 107425	BIO	Un individuo di sesso maschile riceve il corredo genetico legato al cromosoma X:	<ul style="list-style-type: none"> * dal padre * dalla madre * da entrambi i genitori * dal nonno * Nessuna delle altre risposte è corretta
15825	Domanda 107426	BIO	Un individuo di sesso maschile riceve il corredo genetico legato al cromosoma Y:	<ul style="list-style-type: none"> * da entrambi i genitori * dalla madre * dal padre * da nessuno dei genitori * Nessuna delle altre risposte è corretta
15826	Domanda 107427	BIO	Il corredo cromosomico normale della specie umana è rappresentato da:	<ul style="list-style-type: none"> * 44 autosomi + 2 eterocromosomi (totale 46 cromosomi) * 42 autosomi + 4 eterocromosomi (totale 46 cromosomi) * 48 autosomi + 2 eterocromosomi (totale 50 cromosomi) * 44 autosomi + 1 eterocromosoma (totale 45 cromosomi) * Nessuna delle altre risposte è corretta
15827	Domanda 107428	BIO	Col termine di omozigote si indica:	<ul style="list-style-type: none"> * un organismo che possiede alleli identici per un determinato carattere * il prodotto di fusione di due gameti * un tipo di riproduzione asessuata * un'associazione di individui di specie diversa con reciproco vantaggio * Nessuna delle altre risposte è corretta
15828	Domanda 107429	BIO	Col termine di alleli si indicano generalmente in genetica:	<ul style="list-style-type: none"> * due geni alternativi che occupano loci corrispondenti su cromosomi omologhi * due organismi con uguale corredo cromosomico * i membri di una coppia di gemelli biovulari * ormone che regola il metabolismo degli zuccheri * Nessuna delle altre risposte è corretta
15829	Domanda 107430	BIO	La sede dei geni è rappresentata:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla membrana plasmatica * dai mitocondri * dal reticolo endoplasmatico rugoso * dai ribosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15830	Domanda 107431	BIO	Il genotipo è:	<ul style="list-style-type: none"> * il patrimonio genetico di un organismo * l'aspetto estemo di un individuo * il gene che controlla la crescita di un individuo * l'organo deputato alla formazione dei gameti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15831	Domanda 107432	BIO	Diploide è il termine usato per indicare:	<ul style="list-style-type: none"> * cellula che contiene l'assetto completo di coppie di cromosomi omologhi * una cellula che contiene solo una coppia di cromosomi omologhi * una cellula che contiene solo due cromosomi * un organismo di cui si considerano due coppie di geni diversi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15832	Domanda 107433	BIO	Eterozigote è un termine adottato in genetica per indicare:	<ul style="list-style-type: none"> * un individuo portatore di una coppia di geni in forma dominante * un individuo nel quale un carattere è rappresentato da una coppia di alleli diversi * l'insieme dei caratteri ereditari di un organismo * organismi che si nutrono di vegetali * Nessuna delle altre risposte è corretta
15833	Domanda 107434	BIO	I caratteri acquisiti sono trasmissibili alla progenie?	<ul style="list-style-type: none"> * No, mai * Sì, quasi sempre * Sì, casualmente * Soltanto se sono vantaggiosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15834	Domanda 107435	BIO	Il corredo cromosomico $2n$ viene detto:	<ul style="list-style-type: none"> * aploide * autosomico * poliploide * diploide * Nessuna delle altre risposte è corretta
15835	Domanda 107436	BIO	Il corredo cromosomico n viene detto:	<ul style="list-style-type: none"> * diploide * poliploide * monosaccaride * omozigote * Nessuna delle altre risposte è corretta
15836	Domanda 107437	BIO	Il numero di autosomi in uno spermatozoo umano è:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 23 * $20 + X$ e Y * 22 * Nessuna delle altre risposte è corretta
15837	Domanda 107438	BIO	I geni sono:	<ul style="list-style-type: none"> * tratti di DNA che possono codificare per particolari polipeptidi * glicidi specifici degli organismi * un tipo particolare di virus * filamenti di RNA plasmatici * Nessuna delle altre risposte è corretta
15838	Domanda 107439	BIO	Le cellule germinali umane mature contengono:	<ul style="list-style-type: none"> * 48 cromosomi * 22 cromosomi * 46 cromosomi * 23 cromosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15839	Domanda 107441	BIO	Un gene è costituito da:	<ul style="list-style-type: none"> * una sequenza di nucleotidi * una sequenza di nucleosidi * una catena di aminoacidi * un cromosoma * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15840	Domanda 107442	BIO	Un organismo si definisce omozigote quando presenta:	<ul style="list-style-type: none"> * gli alleli corrispondenti uguali * gli alleli corrispondenti differenti * il carattere dominante * una coppia di cromosomi umani * Nessuna delle altre risposte è corretta
15841	Domanda 107443	BIO	Nella specie umana n è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 20 * 46 * 22 * 1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
15842	Domanda 107444	BIO	L'alterazione ereditaria del patrimonio genetico è una:	<ul style="list-style-type: none"> * trascrizione * mutazione * selezione naturale * traduzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15843	Domanda 107445	BIO	Sono eterozigoti:	<ul style="list-style-type: none"> * gli individui portatori di due alleli diversi dello stesso gene * gli individui derivati dalla fusione di due o più zigoti * i figli di individui omozigoti per lo stesso gene * gli individui portatori di due alleli uguali dello stesso gene * Nessuna delle altre risposte è corretta
15844	Domanda 107446	BIO	Un maschio portatore di un carattere dominante legato al cromosoma X trasmette tale carattere:	<ul style="list-style-type: none"> * a nessun figlio maschio * a tutti i figli maschi * a metà delle figlie * solo al primogenito, purché sia maschio * Nessuna delle altre risposte è corretta
15845	Domanda 107447	BIO	Il numero di cromosomi è:	<ul style="list-style-type: none"> * uguale in tutti gli individui di una stessa specie * diverso in individui di una stessa specie * diverso in organi diversi di uno stesso individuo * uguale in tutte le specie di uno stesso ordine * Nessuna delle altre risposte è corretta
15846	Domanda 107448	BIO	Quanti geni possiede un uomo?	<ul style="list-style-type: none"> * Due * Decine di migliaia * Cento * Dieci * Nessuna delle altre risposte è corretta
15847	Domanda 107449	BIO	I geni sono tratti di:	<ul style="list-style-type: none"> * lipidi * proteine * DNA * glicidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15848	Domanda 107450	BIO	I geni, che specificano la struttura delle proteine, sono contenuti:	<ul style="list-style-type: none"> * nel nucleolo * nei ribosomi * nel citoplasma * nel mesosoma * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15849	Domanda 107451	BIO	Le leggi di Mendel definiscono il comportamento:	<ul style="list-style-type: none"> * di tutti i caratteri ereditari * solo dei caratteri che non incidono sulla vita di un individuo * solo dei caratteri che appartengono al mondo dei vegetali * di tutti i caratteri ereditari! dei piselli * Nessuna delle altre risposte è corretta
15850	Domanda 107452	BIO	La variazione del patrimonio genetico, che si può verificare a livello genico, si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * meiosi * delezione * mutazione * selezione artificiale * Nessuna delle altre risposte è corretta
15851	Domanda 107453	BIO	Gli alleli sono:	<ul style="list-style-type: none"> * composti aromatici * forme alternative dello stesso gene * solo due per gene * geni letali * Nessuna delle altre risposte è corretta
15852	Domanda 107454	BIO	Un insieme di organismi derivato da un genitore solo e, tranne che per le mutazioni acquisite, geneticamente identico al genitore, è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * cotiledone * compatibile * coledoco * clone * Nessuna delle altre risposte è corretta
15853	Domanda 107455	BIO	I cromosomi di identica morfologia che contengono una serie corrispondente di geni si chiamano:	<ul style="list-style-type: none"> * analoghi * recessivi * omologhi * dominanti * Nessuna delle altre risposte è corretta
15854	Domanda 107456	BIO	Il processo attraverso il quale in un gene ha luogo un cambiamento ereditabile, è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * delezione * nick traslation * mutazione * ovogenesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15855	Domanda 107457	BIO	Una femmina con una malattia ereditaria legata al cromosoma X trasmette tale carattere a:	<ul style="list-style-type: none"> * metà dei figli maschi e metà delle figlie * tutti i figli maschi e metà delle figlie * metà dei figli maschi solamente * tutte le figlie e metà dei figli maschi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15856	Domanda 107458	BIO	Due geni si dicono associati quando:	<ul style="list-style-type: none"> * codificano per le stesse funzioni * sono forme alternative dello stesso gene * sono localizzati sullo stesso cromosoma * codificano per gli stessi enzimi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15857	Domanda 107459	BIO	Un individuo di gruppo sanguigno A può ricevere sangue di tipo:	<ul style="list-style-type: none"> * solo A * A, 0 * solo 0 * non può ricevere sangue, può solo donarlo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15858	Domanda 107460	BIO	I cromosomi sessuali sono presenti:	<ul style="list-style-type: none"> * solo nello spermatozoo * solo nell'ovulo * solo nelle cellule sessuali * solo nello zigote * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15859	Domanda 107461	BIO	Si parla di mutazione quando la sequenza o il numero dei nucleotidi nel materiale genetico viene alterata; affinché la mutazione venga trasmessa alla prole essa deve avvenire nelle cellule germinali e non in quelle somatiche. Tale affermazio	<ul style="list-style-type: none"> * vera * falsa * vera la prima parte, falsa la seconda * falsa la prima parte, vera la seconda * Nessuna delle altre risposte è corretta
15860	Domanda 107462	BIO	Un individuo di gruppo sanguigno B può ricevere sangue di tipo:	<ul style="list-style-type: none"> * solo A * B, O * solo O * da tutti i gruppi sanguigni * Nessuna delle altre risposte è corretta
15861	Domanda 107463	BIO	I geni appartengono:	<ul style="list-style-type: none"> * ai mitocondri * ai cromosomi * ai lisosomi * ai cloroplasti * Nessuna delle altre risposte è corretta
15862	Domanda 107464	BIO	E' diploide:	<ul style="list-style-type: none"> * lo spermatozoo * l'uovo * l'ovulo * la cellula epiteliale * Nessuna delle altre risposte è corretta
15863	Domanda 107465	BIO	I cromosomi sessuali sono presenti:	<ul style="list-style-type: none"> * solo nello spermatozoo * solo nei gameti * solo nelle cellule germinali * solo nello zigote * Nessuna delle altre risposte è corretta
15864	Domanda 107466	BIO	Lo scambio di geni tra cromosomi omologhi è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * crossing-over * linkage * feedback * test cross * Nessuna delle altre risposte è corretta
15865	Domanda 107467	BIO	Gli alleli sono geni che:	<ul style="list-style-type: none"> * occupano loci corrispondenti su cromosomi omologhi * si formano durante il processo di ricombinazione * sono legati al sesso * si formano durante il processo di linkage * Nessuna delle altre risposte è corretta
15866	Domanda 107468	BIO	Per fenotipo si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * il corredo cromosomico che si manifesta all'esterno interagendo con l'ambiente * il corredo cromosomico che non si manifesta * l'insieme dei cromosomi sessuali * l'insieme dei cromatidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15867	Domanda 107470	BIO	Un individuo di gruppo sanguigno O può ricevere trasfusione di sangue di tipo:	<ul style="list-style-type: none"> * solo A e B * solo O * solo B * solo O e A * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15868	Domanda 107471	BIO	E' aploide:	<ul style="list-style-type: none"> * lo spermatogonio * lo zigote * la cellula epiteliale * la cellula nervosa * Nessuna delle altre risposte è corretta
15869	Domanda 107472	BIO	Gli individui che presentano lo stesso tipo e lo stesso numero di cromosomi, e che incrociandosi danno luogo a prole fertile, appartengono:	<ul style="list-style-type: none"> * alla stessa popolazione * alla stessa famiglia * allo stesso gruppo * alla stessa specie * Nessuna delle altre risposte è corretta
15870	Domanda 107473	BIO	Per mutazione si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * qualsiasi cambiamento della sequenza del DNA * qualsiasi cambiamento a livello di RNA * qualsiasi cambiamento a livello della sequenza di amminoacidi * solo un cambiamento nella sequenza del DNA, che provoca l'alterazione di una proteina * Nessuna delle altre risposte è corretta
15871	Domanda 107474	BIO	Il cariotipo è:	<ul style="list-style-type: none"> * una particolare regione del nucleo * l'assetto dei cromosomi di un individuo * la membrana nucleare * una modalità relativa alla fecondazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15872	Domanda 107475	BIO	Hanno la capacità di utilizzare l'apparato biosintetico della cellula ospite:	<ul style="list-style-type: none"> * insetti ematofagi * nematodi parassiti * platelminti parassiti * batteri * Nessuna delle altre risposte è corretta
15873	Domanda 107476	BIO	Come si definisce il genotipo?	<ul style="list-style-type: none"> * un tipo particolare di gene * forma alternativa del fenotipo * insieme dei caratteri manifesti * costituzione morfologica di un organismo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15874	Domanda 107480	BIO	Il padre trasmette il cromosoma Y:	<ul style="list-style-type: none"> * solo ai figli maschi * solo alle figlie femmine * sia ai maschi che alle femmine * nè ai maschi nè alle femmine * Nessuna delle altre risposte è corretta
15875	Domanda 107481	BIO	Il nostro patrimonio di caratteri ereditati proviene dai nostri genitori e pertanto:	<ul style="list-style-type: none"> * ogni figlio riceve esattamente metà del proprio ' patrimonio ereditario da ciascun genitore * i figli maschi ereditano tutti i loro caratteri dalla / madre e le femmine dal padre * i maschi ereditano tutti i loro caratteri dal padre e le femmine dalla madre * se un figlio assomiglia molto al padre e poco alla madre, ciò significa che ha ereditato molti caratteri dal padre e pochi dalla madre * Nessuna delle altre risposte è corretta
15876	Domanda 107482	BIO	Cos'è il fenotipo?	<ul style="list-style-type: none"> * il numero dei geni * la disposizione dei geni * l'aspetto esterno dell'individuo * il tipo di geni * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15877	Domanda 107483	BIO	I geni:	<ul style="list-style-type: none"> * determinano le caratteristiche strutturali e funzionali di ciascun individuo * determinano soltanto le caratteristiche strutturali di ciascun individuo * determinano soltanto le caratteristiche funzionali di ciascun individuo * non esistono nell'uomo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15878	Domanda 107484	BIO	Il fenomeno che porta alla formazione di nuove combinazioni di geni o comunque, di segmenti di DNA, prima posti su cromosomi diversi, in seguito ad un evento di crossing-over, si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * combinazione * rachitismo * ricombinazione * retrotrasposizione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15879	Domanda 107488	BIO	Nel nucleo di una cellula dell'epitelio di rivestimento del testicolo umano, quanti cromosomi troviamo?	<ul style="list-style-type: none"> * 46 * 48 * 44 * 50 * Nessuna delle altre risposte è corretta
15880	Domanda 107491	BIO	L'anticodone è:	<ul style="list-style-type: none"> * una sequenza di tre nucleotidi nel tRNA * una sequenza di tre nucleotidi nel mRNA * una sequenza di tre amminoacido * l'ultima sequenza del codone * Nessuna delle altre risposte è corretta
15881	Domanda 107492	BIO	L'RNA ribosomiale partecipa:	<ul style="list-style-type: none"> * al linkage * alla retroazione * alla duplicazione * alla traduzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15882	Domanda 107493	BIO	Che cosa permette alla cellula di tener depositata nel DNA l'informazione riguardante tutte le sequenze di amminoacidi di tutte le proteine dell'organismo?	<ul style="list-style-type: none"> * L'embrione * Il mitocondrio * L'alide * Il codice genetico * Nessuna delle altre risposte è corretta
15883	Domanda 107494	BIO	La sequenza di basi che determina il patrimonio genetico appartiene:	<ul style="list-style-type: none"> * all'RNA * ribosomi * all'RNA transfer * al DNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
15884	Domanda 107495	BIO	I codoni sono:	<ul style="list-style-type: none"> * varie combinazioni di tre nucleotidi dell'RNA messaggero * varie combinazioni di disposizione delle proteine nella membrana * parte di un virus isolato di recente * materiale proteico presente nel citoplasma * Nessuna delle altre risposte è corretta
15885	Domanda 107496	BIO	Il modello di Watson e Crick del DNA prevede:	<ul style="list-style-type: none"> * accoppiamento complementare fra uracile (U) e guanina (G) * accoppiamento complementare fra timina (T) e guanina (G) * accoppiamento complementare fra citosina (C) e timina (T) * una struttura a doppia elica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15886	Domanda 107497	BIO	L'insieme dei codoni (gruppi di basi azotate del DNA) che codificano per tutti gli aminoacidi contenuti nelle proteine forma:	<ul style="list-style-type: none"> * l'allele * il gene * il codice genetico * il cromosoma * Nessuna delle altre risposte è corretta
15887	Domanda 107498	BIO	La regola di trasformazione dell'informazione, per cui una sequenza di 3 basi in una molecola di DNA codifica la sintesi di un determinato aminoacido è chiamata:	<ul style="list-style-type: none"> * coefficiente di selezione * coefficiente di correlazione * coefficiente di reincrocio * codice genetico * Nessuna delle altre risposte è corretta
15888	Domanda 107499	BIO	L'unità di codice (nel codice genetico) è data da:	<ul style="list-style-type: none"> * 5 basi * 3 basi * nessuna base * 2 basi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15889	Domanda 107500	BIO	informazioni genetiche sono scritte su:	<ul style="list-style-type: none"> * glicidi * RNA e istoni * enzimi * lipidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15890	Domanda 107501	BIO	La traduzione è un processo implicato nella:	<ul style="list-style-type: none"> * sintesi dei protidi * sintesi dei glucidi * formazione delle giunzioni cellulari * passaggio dal DNA all'RNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
15891	Domanda 107502	BIO	La duplicazione del DNA è:	<ul style="list-style-type: none"> * diretta dal 3' al 5' * conservativa * semiconservativa * tutte e tre le risposte sono giuste * Nessuna delle altre risposte è corretta
15892	Domanda 107503	BIO	Il codice genetico è:	<ul style="list-style-type: none"> * la sequenza delle basi azotate nella molecola del DNA che controlla i caratteri di un organismo * tutte le possibili combinazioni di basi del RNA messaggero * determinanti dei caratteri genetici, localizzati nei cromosomi * insieme dei caratteri ereditari di un organismo * Nessuna delle altre risposte è corretta
15893	Domanda 107505	BIO	L'RNA transfer è detto così perché:	<ul style="list-style-type: none"> * trasporta l'aminoacido sui ribosomi * trasporta l'aminoacido nella membrana plasmatica * trasporta l'aminoacido nel nucleo * produce un trasferimento di energia * Nessuna delle altre risposte è corretta
15894	Domanda 107506	BIO	La tripletta nucleotidica del RNA transfer che riconosce nel RNA messaggero una tripletta complementare che codifica per un aminoacido, si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * tripeptide * codone * anti-oncogene * anticodone * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15895	Domanda 107507	BIO	Una tripletta di nucleotidi del mRNA che codifica per un aminoacido, o per il segnale di inizio o di termine della sintesi del polipeptide, si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * anticodone * tripeptide * antigene * codone * Nessuna delle altre risposte è corretta
15896	Domanda 107508	BIO	La molecola di RNA dotata di una tripletta complementare a quella che codifica per un determinato aminoacido e di un sito che lega l'aminoacido stesso, si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * RNA transfer * RNA messaggero * RNA polimerasi * RNA ribosomiale * Nessuna delle altre risposte è corretta
15897	Domanda 107509	BIO	Il filamento di RNA prodotto per trascrizione da un gene, la cui sequenza di basi codifica per la sequenza aminoacidica di una proteina è chiamata:	<ul style="list-style-type: none"> * RNA ribosomiale * RNA messaggero * RNA polimerasi * rottura cromatidica * Nessuna delle altre risposte è corretta
15898	Domanda 107510	BIO	Una tripletta di basi azotate nell'RNA messaggero, che codifica per un determinato aminoacido si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * codone * anticodone * condilo * coronarie * Nessuna delle altre risposte è corretta
15899	Domanda 107511	BIO	Il codice genetico è formato:	<ul style="list-style-type: none"> * da triplette di nucleotidi * da 3 acidi nucleici * dalla tripla elica del DNA * dalla doppia elica del DNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
15900	Domanda 107512	BIO	In una cellula l'informazione genetica è contenuta in molecole di:	<ul style="list-style-type: none"> * proteine * DNA * carboidrati * RNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
15901	Domanda 107513	BIO	Il meccanismo di sintesi di una proteina partendo dagli aminoacidi, in base alle istruzioni - contenute in una molecola di RNA messaggero, si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * tropismo * trascrizione * duplicazione * traduzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15902	Domanda 107514	BIO	I tre nucleotidi dell'anticodone durante la sintesi proteica si appaiano con i tre nucleotidi di un codone in una molecola di mRNA. Quanto detto è:	<ul style="list-style-type: none"> * vero * falso * vero solo in parte * falso solo in parte * Nessuna delle altre risposte è corretta
15903	Domanda 107515	BIO	Il tratto di mRNA che codifica per un aminoacido o per la terminazione di una catena polipeptidica si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * anticodone * cromocentro * cromatina * clone * Nessuna delle altre risposte è corretta
15904	Domanda 107517	BIO	E' semiconservativa:	<ul style="list-style-type: none"> * la duplicazione del DNA * la riproduzione dell'RNA * la produzione di proteine * la sintesi di lipidi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15905	Domanda 107518	BIO	Le parole del codice genetico sono costituite da combinazioni di:	<ul style="list-style-type: none"> * cinque nucleotidi * due nucleotidi * tre nucleosidi * tre nucleotidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15906	Domanda 107519	BIO	Il codice genetico è strutturato in:	<ul style="list-style-type: none"> * sequenze di due nucleotidi * sequenze di tre amminoacidi * sequenze di tre nucleotidi * sequenze di sei lipidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15907	Domanda 107520	BIO	L'informazione genetica delle cellule di tutti gli organismi viventi è contenuta:	<ul style="list-style-type: none"> * nella membrana plasmatica * nel codone * nel RNA * nelle proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
15908	Domanda 107521	BIO	Per tRNA si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * l'RNA ribosomiale * la molecola di RNA che trasporta un mRNA * la RNA polimerasi * la molecola di RNA deputata al trasferimento degli amminoacidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15909	Domanda 107522	BIO	La sintesi del RNA avviene durante:	<ul style="list-style-type: none"> * la duplicazione * la trascrizione * la delezione * l'inserzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15910	Domanda 107523	BIO	Il codice genetico consiste nella successione di:	<ul style="list-style-type: none"> * basi puriniche * amminoacidi * glicidi * basi azotate * Nessuna delle altre risposte è corretta
15911	Domanda 107524	BIO	Una molecola di RNA la cui sequenza nucleotidica è tradotta in una sequenza aminoacidica nei ribosomi durante la sintesi polipeptidica si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * RNA messaggero * RNA ribosomiale * RNA transfer * RNA polimerasi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15912	Domanda 107525	BIO	I tre nucleotidi adiacenti in una molecola di tRNA che sono complementari e si appaiano con i tre nucleotidi di un codone in una molecola di mRNA durante la sintesi proteica si definiscono:	<ul style="list-style-type: none"> * anticodone * codone * apolidi * aneuploidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15913	Domanda 107526	BIO	Durante la trascrizione viene copiata:	<ul style="list-style-type: none"> * tutta la molecola di mRNA * l'elica di tRNA * la molecola di DNA * la struttura delle proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
15914	Domanda 107527	BIO	L'RNA ribosomiale partecipa alla:	<ul style="list-style-type: none"> * delezione * traduzione * duplicazione * inserzione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15915	Domanda 107528	BIO	L'mRNA è:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido nucleico che contiene il genoma cellulare * un acido nucleico che dirige la sintesi proteica * una macromolecola la cui funzione non è stata ancora determinata * il prodotto di delezione del materiale genetico * Nessuna delle altre risposte è corretta
15916	Domanda 107529	BIO	I codoni sono:	<ul style="list-style-type: none"> * geni * sequenze nucleotidiche * mutazioni * delezioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
15917	Domanda 107530	BIO	La duplicazione del DNA è:	<ul style="list-style-type: none"> * conservativa * casuale * speculare * impossibile * Nessuna delle altre risposte è corretta
15918	Domanda 107531	BIO	Il meccanismo di sintesi di una proteina partendo dagli aminoacidi in base alle istruzioni contenute in una molecola di RNA messaggero, è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * tropismo * trascrizione * duplicazione * traduzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15919	Domanda 107532	BIO	Il codon è costituito da:	<ul style="list-style-type: none"> * una tripletta di nucleotidi del RNA messaggero che governa l'inserimento di un particolare amminoacido in una catena polipeptidica * una tripletta di nucleotidi del DNA mitocondriale * una tripletta di enzimi interposta tra i nucleotidi * una tripletta di nucleotidi dell'RNA transfer * Nessuna delle altre risposte è corretta
15920	Domanda 107533	BIO	Nei procarioti il materiale genetico consiste:	<ul style="list-style-type: none"> * in una unica molecola circolare di DNA * in due molecole circolari di DNA * in una unica molecola lineare di DNA * in due o più molecole lineari di DNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
15921	Domanda 107534	BIO	I caratteri genetici:	<ul style="list-style-type: none"> * si ritrovano sempre nel fenotipo * possono o meno esplicarsi nel fenotipo anche in rapporto all'ambiente * non influenzano mai il fenotipo * sono solo quei caratteri che non incidono sulla sopravvivenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
15922	Domanda 107535	BIO	In quale delle seguenti categorie sistematiche la specie Homo Sapiens non può essere inclusa:	<ul style="list-style-type: none"> * vertebrati * mammiferi * artropodi * cordati * Nessuna delle altre risposte è corretta
15923	Domanda 107536	BIO	I mitocondri non sono presenti nelle cellule:	<ul style="list-style-type: none"> * delle piante * dei funghi * degli invertebrati * dei procarioti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15924	Domanda 107537	BIO	I caratteri genetici (genoma):	<ul style="list-style-type: none"> * si esplicano sempre nel fenotipo * l'esplicazione del genoma nel fenotipo varia con la specie considerata e non con l'ambiente * possono o meno esplicarsi nel fenotipo in rapporto all'ambiente * il fenotipo è indipendente dal genoma * Nessuna delle altre risposte è corretta
15925	Domanda 107539	BIO	Quale di queste risposte rappresenta una forza evolutiva importante?	<ul style="list-style-type: none"> * Le mutazioni nelle cellule somatiche * Il cambiamento dell'ambiente * La selezione naturale * Nessuna delle altre risposte è corretta
15926	Domanda 107540	BIO	Uno zucchero, un gruppo fosfato e una base azotata formano:	<ul style="list-style-type: none"> * il DNA * le proteine * un ormone * un nucleotide * Nessuna delle altre risposte è corretta
15927	Domanda 107542	BIO	Gli aminoacidi usati per formare tutte le proteine esistenti sono circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 2000 * 20 * 450 * 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
15928	Domanda 107543	BIO	La sequenza aminoacidica delle proteine è determinata da:	<ul style="list-style-type: none"> * lipidi presenti nella membrana plasmatica * lipidi nucleari * acidi nucleici * polisaccaridi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15929	Domanda 107546	BIO	Una molecola si dice idrofoba se essa:	<ul style="list-style-type: none"> * è solubile in acqua * è polare * è insolubile in acqua * possiede atomi di azoto * Nessuna delle altre risposte è corretta
15930	Domanda 107548	BIO	Quali delle seguenti basi azotate si trova nel RNA, ma non nel DNA?	<ul style="list-style-type: none"> * Adenina * Timina * Uracile * Guanina * Nessuna delle altre risposte è corretta
15931	Domanda 107549	BIO	I monosaccaridi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * un lungo polimero di amminoacidi * composti che presentano un gruppo carbossilico * sinonimo di glicogeno * composti con formula $C_nH_{2n}O_n$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
15932	Domanda 107550	BIO	Gli acidi grassi sono costituenti delle membrane cellulari sotto forma di:	<ul style="list-style-type: none"> * trigliceridi * fosfolipidi * fosfolipidi * nucleotidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15933	Domanda 107551	BIO	Gli acidi grassi sono formati da:	<ul style="list-style-type: none"> * lunghe catene di aminoacidi * catene idrocarburiche * esosi e pentosi * trigliceridi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15934	Domanda 107552	BIO	Il DNA differisce dal RNA perché:	<ul style="list-style-type: none"> * è a triplo filamento * è a doppio filamento * l'adenina sostituisce l'uracile * si trovano in cellule diverse * Nessuna delle altre risposte è corretta
15935	Domanda 107553	BIO	Il saccarosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un monosaccaride * un nucleotide * un disaccaride * un composto contenente galattosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
15936	Domanda 107554	BIO	L'RNA è formato da:	<ul style="list-style-type: none"> * nucleotidi * acidi grassi * enzimi * glicidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15937	Domanda 107557	BIO	Gli elementi fisici e chimici dell'ambiente formano:	<ul style="list-style-type: none"> * i fattori biotici * i fattori abiotici * un ecosistema * la biosfera * Nessuna delle altre risposte è corretta
15938	Domanda 107558	BIO	Quando due o più elementi si combinano tra loro si formano:	<ul style="list-style-type: none"> * atomi * protoni * composti chimici * elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
15939	Domanda 107559	BIO	I composti organici sono quelli che:	<ul style="list-style-type: none"> * contengono zirconio * contengono carbonio * non contengono assolutamente carbonio * non esistono in natura * Nessuna delle altre risposte è corretta
15940	Domanda 107560	BIO	Gli esseri viventi contengono principalmente:	<ul style="list-style-type: none"> * composti inorganici * composti organici * fosforo * rame * Nessuna delle altre risposte è corretta
15941	Domanda 107561	BIO	Gli enzimi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * catalizzatori biologici * catalizzatori inorganici * catalizzatori industriali * monosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15942	Domanda 107562	BIO	Gli enzimi sono formati da:	<ul style="list-style-type: none"> * aminoacidi * grassi * disaccaridi * carboidrati * Nessuna delle altre risposte è corretta
15943	Domanda 107563	BIO	I protidi sono costituiti da:	<ul style="list-style-type: none"> * un insieme di acidi nucleici * un insieme di grani * un insieme di aminoacidi * enzimi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15944	Domanda 107564	BIO	I carboidrati sono:	<ul style="list-style-type: none"> * composti organici formati da amminoacidi * sinonimo di zuccheri * ormoni * acidi nucleici * Nessuna delle altre risposte è corretta
15945	Domanda 107565	BIO	L'amido e la cellulosa sono:	<ul style="list-style-type: none"> * proteine * polisaccaridi * monosaccaridi * un monosaccaride e un polisaccaride * Nessuna delle altre risposte è corretta
15946	Domanda 107566	BIO	I grassi e gli oli sono:	<ul style="list-style-type: none"> * carboidrati * lipidi * protidi * vitamine * Nessuna delle altre risposte è corretta
15947	Domanda 107567	BIO	Quali sono i fondamentali composti organici della materia vivente?	<ul style="list-style-type: none"> * Lipidi e glucidi * Carbonio e idrogeno * Lipidi e nucleotidi * Glucidi, lipidi, protidi e nucleotidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15948	Domanda 107568	BIO	L'acido desossiribonucleico è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'RNA * l'acido ascorbico * il DNA * HCl * Nessuna delle altre risposte è corretta
15949	Domanda 107569	BIO	L'acido ribonucleico è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'RNA * il DNA * solo l'RNA messaggero * l'acido ascorbico * Nessuna delle altre risposte è corretta
15950	Domanda 107570	BIO	Le basi azotate formano:	<ul style="list-style-type: none"> * le proteine * il DNA e l'RNA * i carboidrati * gli aminoacidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15951	Domanda 107571	BIO	Quante sono le basi azotate che formano il DNA?	<ul style="list-style-type: none"> * Due * Cinque * Quattro * Sei * Nessuna delle altre risposte è corretta
15952	Domanda 107572	BIO	Quante sono la basi azotate che formano l'RNA?	<ul style="list-style-type: none"> * Due * Quattro * Cinque * Otto * Nessuna delle altre risposte è corretta
15953	Domanda 107573	BIO	Un nucleotide è formato da:	<ul style="list-style-type: none"> * DNA ed RNA * base azotata e zucchero * base azotata e gruppo fosforico * zucchero, gruppo fosforico e base azotata * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15954	Domanda 107574	BIO	Il sito attivo è:	<ul style="list-style-type: none"> * il luogo della cellula dove avvengono le reazioni * il muscolo * il sito dell'enzima dove si attacca il substrato * il sito del substrato che reagisce con l'enzima * Nessuna delle altre risposte è corretta
15955	Domanda 107576	BIO	Quali proteine hanno l'azione di accelerare la velocità di una reazione senza essere modificate?	<ul style="list-style-type: none"> * Coenzimi * Emoglobine * Proteine strutturali * Actina e miosina * Nessuna delle altre risposte è corretta
15956	Domanda 107577	BIO	La mioglobina è:	<ul style="list-style-type: none"> * una proteina strutturale * una proteina enzimatica * una proteina muscolare * una vitamina * Nessuna delle altre risposte è corretta
15957	Domanda 107578	BIO	L'acido desossiribonucleico è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'uracile * l'RNA * l'acido ascorbico * un glicide * Nessuna delle altre risposte è corretta
15958	Domanda 107579	BIO	Il simbolo Hb indica:	<ul style="list-style-type: none"> * il mercurio * l'idrogeno * il bario * l'emoglobina * Nessuna delle altre risposte è corretta
15959	Domanda 107580	BIO	Qual è la funzione primaria dei carboidrati negli esseri viventi?	<ul style="list-style-type: none"> * Fornire energia * Formare proteine * Accumularsi nel tessuto adiposo * Formare DNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
15960	Domanda 107581	BIO	Tra le tante funzioni svolte dalle proteine, le più importanti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * enzimatiche e strutturali * di accumulare e cedere energia * scheletriche * di mantenere costante la temperatura corporea * Nessuna delle altre risposte è corretta
15961	Domanda 107582	BIO	Quali tra le seguenti molecole sono contenute nel DNA?	<ul style="list-style-type: none"> * Ribosio * Fruttosio * Uracile * Timina * Nessuna delle altre risposte è corretta
15962	Domanda 107583	BIO	L'emoglobina è ricca di:	<ul style="list-style-type: none"> * magnesio * rame * ferro * calcio * Nessuna delle altre risposte è corretta
15963	Domanda 107584	BIO	Il glucosio, all'interno delle cellule animali, viene accumulato sotto forma di:	<ul style="list-style-type: none"> * glicogeno * adipe * glicolipide * glicerina * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15964	Domanda 107585	BIO	Un polinucleotide che presenta il ribosio nei singoli monomeri, è:	<ul style="list-style-type: none"> * la DNA polimerasi * il DNA * la timina * un aminoacido * Nessuna delle altre risposte è corretta
15965	Domanda 107586	BIO	Il monosaccaride più comune nelle cellule viventi è:	<ul style="list-style-type: none"> * il fruttosio * il maltosio * l'amido * il glucosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
15966	Domanda 107587	BIO	La cellulosa è il principale costituente:	<ul style="list-style-type: none"> * della membrana cellulare dei procarioti * del nucleo * della parete delle cellule vegetali * del nucleoplasma * Nessuna delle altre risposte è corretta
15967	Domanda 107589	BIO	Il pH esprime:	<ul style="list-style-type: none"> * la concentrazione di ioni H^+ * la concentrazione di ioni OH^- * solo l'acidità della cellula * la concentrazione delle proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
15968	Domanda 107590	BIO	Un polinucleotide che presenta il desossiribosio nei singoli monomeri, fa parte di:	<ul style="list-style-type: none"> * un glicide * un allele * l'RNA * il DNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
15969	Domanda 107591	BIO	La clorofilla ha funzione:	<ul style="list-style-type: none"> * di trasporto di anidride carbonica nelle piante * di trasporto di ossigeno nelle piante * di trasporto di ossigeno nel sangue * strutturale * Nessuna delle altre risposte è corretta
15970	Domanda 107592	BIO	Il DNA è una sequenza di:	<ul style="list-style-type: none"> * nucleosidi * lipidi * aminoacidi * proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
15971	Domanda 107595	BIO	Quale di queste affermazioni riguardante gli enzimi è vera?	<ul style="list-style-type: none"> * Ognuno di essi può catalizzare tanti tipi di reazioni * Ognuno di essi catalizza un determinato tipo di reazione * Sono sostanze di natura lipidica * L'enzima viene trasformato dalla reazione che catalizza * Nessuna delle altre risposte è corretta
15972	Domanda 107596	BIO	La cellulosa:	<ul style="list-style-type: none"> * è un monosaccaride * è un disaccaride * è un polisaccaride che l'uomo non riesce a scindere per mancanza di enzimi * è una proteina vegetale * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttito	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15973	Domanda 107597	BIO	Quali sono i fondamentali composti della materia vivente?	<ul style="list-style-type: none"> * Carboidrati e lipidi * Carboidrati, acidi grassi, amminoacidi, acidi nucleici * Emoglobina e albumina * Amminoacidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15974	Domanda 107598	BIO	I fosfolipidi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * ormoni * costituenti della membrana plasmatica * costituenti di proteine * vitamine * Nessuna delle altre risposte è corretta
15975	Domanda 107599	BIO	I trigliceridi sono formati da:	<ul style="list-style-type: none"> * acidi grassi * glicerolo * acidi grassi e glicerolo * glicolipidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15976	Domanda 107600	BIO	I pentosi entrano nella costituzione:	<ul style="list-style-type: none"> * delle proteine * delle membrane cellulari * dei nucleotidi * del glicogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
15977	Domanda 107601	BIO	Gli acidi grassi posti in acqua:	<ul style="list-style-type: none"> * si dissolvono * tendono a formare una struttura lineare * tendono a formare le micelle * non modificano la loro aggregazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
15978	Domanda 107602	BIO	La struttura terziaria è propria :	<ul style="list-style-type: none"> * delle membrane cellulari * delle membrane mitocondriali * degli aminoacidi * della cromatina * Nessuna delle altre risposte è corretta
15979	Domanda 107603	BIO	Le macromolecole biologiche sono:	<ul style="list-style-type: none"> * amminoacidi e proteine solamente * glicerolo e acidi nucleici * acqua, sali inorganici e ioni * proteine, acidi nucleici, lipidi e polisaccaridi * Nessuna delle altre risposte è corretta
15980	Domanda 107604	BIO	Le proteine sono:	<ul style="list-style-type: none"> * composti organici semplici * atomi * composti pirrolici * composti inorganici * Nessuna delle altre risposte è corretta
15981	Domanda 107605	BIO	Il fabbisogno calorico giornaliero medio di una donna adulta è:	<ul style="list-style-type: none"> * 1000Kcal * 2000 Kcal * 3000 Kcal * 800 Kcal * Nessuna delle altre risposte è corretta
15982	Domanda 107606	BIO	Che cosa sono gli anticorpi?	<ul style="list-style-type: none"> * proteine presenti nel siero di sangue dell'uomo e degli animali * molecole responsabili di infezione * molecole di natura glucidica * vaccini * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15983	Domanda 107607	BIO	In che cosa consiste una vaccinazione?	<ul style="list-style-type: none"> * stimolazione alla produzione di anticorpi * somministrazione di anticorpi * somministrazione di antlgeni * induzione della sintesi proteica * Nessuna delle altre risposte è corretta
15984	Domanda 107608	BIO	che cos'è una vitamina?	<ul style="list-style-type: none"> * una sostanza sintetizzata dall'organismo * una sostanza fondamentale introdotta dall'esterno * una sostanza di riserva * un antibiotico * Nessuna delle altre risposte è corretta
15985	Domanda 107609	BIO	Il sesso è determinato al momento della:	<ul style="list-style-type: none"> * fecondazione * 3^a settimana di gravidanza * 8^a settimana di gravidanza * nascita * Nessuna delle altre risposte è corretta
15986	Domanda 107610	BIO	Che cos'è un ormone?	<ul style="list-style-type: none"> * una sostanza prodotta da una certa struttura dell'organismo e che può agire su distretti anche lontani dai siti di produzione * una proteina basica * una proteina acida * una grande proteina polimerica * Nessuna delle altre risposte è corretta
15987	Domanda 107611	BIO	La centrifuga serve a creare un campo di gravità artificiale, pertanto viene utilizzata in biologia:	<ul style="list-style-type: none"> * non serve a nulla in biologia * a far penetrare determinate sostanze nelle cellule * a separare molecole a carica diversa * a separare gli organelli cellulari utilizzando le loro differenze di massa * Nessuna delle altre risposte è corretta
15988	Domanda 107612	BIO	L'aria è una miscela gassosa, da cos'è composta?	<ul style="list-style-type: none"> * ossigeno 79%. azoto 20% ed altri gas * ossigeno 20%, azoto 79% ed altri gas * ossigeno 50%, azoto 50% * ossigeno 40%, azoto 30% ed altri gas * Nessuna delle altre risposte è corretta
15989	Domanda 107613	BIO	Molti vaccini contro varie malattie sono molto spesso:	<ul style="list-style-type: none"> * antigeni attenuati della loro virulenza * antigeni non attenuati della loro virulenza * anticorpi modificati * anticorpi non modificati * Nessuna delle altre risposte è corretta
15990	Domanda 107614	BIO	Gli anticorpi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * proteine sintetizzate da speciali cellule del nostro organismo capaci di difenderci da molte sostanze e cellule estranee * sostanze responsabili dello scatenarsi delle malattie infettive ,' * sostanze di origine alimentare * sostanze simili agli antibiotici prodotte dai batteri * Nessuna delle altre risposte è corretta
15991	Domanda 107616	BIO	Il composto biochimico più abbondante in assoluto nella biosfera è:	<ul style="list-style-type: none"> * la chitina * l'emoglobina * il DNA * la cellulosa * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
15992	Domanda 107617	BIO	Gli ormoni sono composti che hanno le seguenti funzioni:	<ul style="list-style-type: none"> * sono prodotti di trasformazione delle proteine * vengono introdotti con gli alimenti e servono al controllo dei processi di assimilazione * sono tutti i regolatori della funzione riproduttiva e quindi sono presenti solo durante l'età feconda * sono prodotti di trasformazione delle vitamine e servono a controllare l'accrescimento * Nessuna delle altre risposte è corretta
15993	Domanda 107618	BIO	Qual è il costituente chimico della materia vivente più importante?	<ul style="list-style-type: none"> * rame * silicio * molibdeno * cadmio * Nessuna delle altre risposte è corretta
15994	Domanda 107620	BIO	In generale il contenuto totale di acqua in un organismo animale:	<ul style="list-style-type: none"> * oscilla notevolmente e regolarmente durante il corso della vita * diminuisce dai primi stadi di sviluppo fino alla senescenza * non varia durante tutta la vita * aumenta dai primi stadi di sviluppo fino alla senescenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
15995	Domanda 107621	BIO	Un legame che si instaura tra due molecole di acqua, con una debole forza, viene detto:	<ul style="list-style-type: none"> * legame covalente * legame idrofobico * ponte idrogeno * ponte di Varolio * Nessuna delle altre risposte è corretta
15996	Domanda 107626	BIO	Un catalizzatore:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta la concentrazione del substrato * fa avvenire una reazione altrimenti impossibile * accelera la velocità di reazioni già possibili e viene consumato in esse * accelera la velocità di reazioni termodinamicamente possibili senza essere consumato * Nessuna delle altre risposte è corretta
15997	Domanda 107627	BIO	L'emoglobina è:	<ul style="list-style-type: none"> * una vitamina * una proteina strutturale * una proteina enzimatica * una cromoproteina di trasporto * Nessuna delle altre risposte è corretta
15998	Domanda 107628	BIO	L'HIV è:	<ul style="list-style-type: none"> * un'ameba * un felino tipico di alcune zone dell'Africa centrale * la sigla di un istituto americano per la ricerca sul cancro * un linfocita * Nessuna delle altre risposte è corretta
15999	Domanda 107629	BIO	Un virus all'interno di una cellula:	<ul style="list-style-type: none"> * si riproduce attivamente * muore * produce CO₂ * si localizza nei lisosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16000	Domanda 107630	BIO	La penetrazione di un virus o di una sua parte all'interno di una cellula è chiamata:	<ul style="list-style-type: none"> * infestazione * tumore * infezione * viremia * Nessuna delle altre risposte è corretta
16001	Domanda 107631	BIO	Una catena alimentare inizia con:	<ul style="list-style-type: none"> * uomo * batter! * animali * piante * Nessuna delle altre risposte è corretta
16002	Domanda 107632	BIO	Il parassitismo è un rapporto tra due individui in cui:	<ul style="list-style-type: none"> * ambedue hanno dei vantaggi * ambedue hanno degli svantaggi * il vantaggio si alterna con periodi ciclici circadiani * uno ha dei vantaggi e l'altro non è favorito nè danneggiato * Nessuna delle altre risposte è corretta
16003	Domanda 107633	BIO	La scienza che studia le interazioni tra gli esseri viventi e l'ambiente, si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * biologia * fisiologia * geologia * ecologia * Nessuna delle altre risposte è corretta
16004	Domanda 107634	BIO	Un gruppo di popolazioni che vivono insieme nella stessa area e dipendono le une dalle altre per il loro nutrimento e per la loro sicurezza, formano:	<ul style="list-style-type: none"> * un ecosistema * un gruppo * una comunità * una specie * Nessuna delle altre risposte è corretta
16005	Domanda 107635	BIO	I ferormoni sono mezzi di comunicazione tra individui della stessa specie, di tipo:	<ul style="list-style-type: none"> * comportamentale * fisico * sonoro * chimico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16006	Domanda 107636	BIO	Gli studi di Carlo Linneo si basavano su:	<ul style="list-style-type: none"> * ecologia * geologia * classificazione degli organismi * biofisica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16007	Domanda 107637	BIO	Gli animali si scambiano segnali chimici di comunicazione sessuale. Essi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * i ferormoni * l'adrenalina e la noradrenalina * composti nutritivi * acidi nucleici * Nessuna delle altre risposte è corretta
16008	Domanda 107638	BIO	I decompositori sono:	<ul style="list-style-type: none"> * organuli che eliminano il materiale inutilizzabile dalla cellula * organismi che decompongono H₂O e CO₂. * enzimi che scindono le proteine * organismi che si nutrono di resti di piante e di animali * Nessuna delle altre risposte è corretta
16009	Domanda 107639	BIO	Nella catena alimentare, gli organismi autotrofi:	<ul style="list-style-type: none"> * non esistono * si trovano all'ultima tappa * si trovano alla prima tappa * sono gli insetti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16010	Domanda 107640	BIO	Gli antibiotici:	<ul style="list-style-type: none"> * combattono infezioni virali * sono microrganismi ostili ai sistemi biologici * combattono infezioni batteriche e sono anche prodotti da microrganismi * sono prodotti vegetali * Nessuna delle altre risposte è corretta
16011	Domanda 107641	BIO	I parassiti e i saprofiti:	<ul style="list-style-type: none"> * non esistono * necessitano di materiale organico * sono solo eucarioti * recano vantaggi alla cellula ospite * Nessuna delle altre risposte è corretta
16012	Domanda 107642	BIO	In un ecosistema il flusso di energia attraverso una catena alimentare:	<ul style="list-style-type: none"> * viene ceduto tutto all'ultimo livello trofico * aumenta ad ogni livello trofico * non subisce trasformazioni * inizia dall'energia radiante del sole * Nessuna delle altre risposte è corretta
16013	Domanda 107643	BIO	Si definisce simbiosi mutualistica:	<ul style="list-style-type: none"> * un'associazione di organismi diversi con reciproco vantaggio * un'associazione di individui senza influenze reciproche * un animale autotrofo * un tipo di divisione cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
16014	Domanda 107644	BIO	Gli organismi che si procurano nutrimento assorbendolo da organismi morti, sono detti:	<ul style="list-style-type: none"> * autotrofi * eterotrofi * saprofiti * simbionti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16015	Domanda 107645	BIO	Le sostanze non biodegradabili alterano i naturali cicli biogeochimici perché:	<ul style="list-style-type: none"> * i microrganismi non possono decomporle * le piante non possono decomporle * i loro coloranti sono velenosi * uccidono l'uomo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16016	Domanda 107646	BIO	Nel ciclo del carbonio, le piante verdi:	<ul style="list-style-type: none"> * riducono l'anidride carbonica a glucosio * hanno bisogno di ossigeno * producono solo ed esclusivamente fruttosio * utilizzano zolfo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16017	Domanda 107647	BIO	L'ecologia studia:	<ul style="list-style-type: none"> * le condizioni dell'ambiente * il regno animale * il regno vegetale * le interazioni tra gli organismi viventi e l'ambiente * Nessuna delle altre risposte è corretta
16018	Domanda 107648	BIO	Un ferormone è:	<ul style="list-style-type: none"> * un carnivoro * un ormone dell'uomo * un erbivoro * un organulo citoplasmatico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16019	Domanda 107649	BIO	Indicare quale dei seguenti organismi è autotrofo:	<ul style="list-style-type: none"> * uomo * lievito * virus * vibrio cholerae * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16020	Domanda 107650	BIO	Una simbiosi in cui entrambe le specie traggono beneficio è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * mutualistica * commensalistica * competitiva * parassitistica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16021	Domanda 107651	BIO	Le interazioni in cui due organismi sono limitati dalla disponibilità reciproca di cibo, spazio, acqua o luce sono dette relazioni di:	<ul style="list-style-type: none"> * commensalismo * mutualismo * competizione * interdipendenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
16022	Domanda 107652	BIO	Gli erbivori sono:	<ul style="list-style-type: none"> * autotrofi * consumatori secondari * gli esseri umani * consumatori primari * Nessuna delle altre risposte è corretta
16023	Domanda 107653	BIO	Gli animali hanno bisogno delle piante per vivere, perché esse forniscono loro:	<ul style="list-style-type: none"> * azoto * luce e calore * sostanze organiche * acqua e vitamine * Nessuna delle altre risposte è corretta
16024	Domanda 107654	BIO	Gli organismi che si nutrono dei resti di piante e animali sono detti:	<ul style="list-style-type: none"> * erbivori * carnivori * consumatori * decompositori * Nessuna delle altre risposte è corretta
16025	Domanda 107655	BIO	L'industria farmaceutica deve continuamente produrre nuovi antibiotici perché i batteri ad essi sensibili nel giro di qualche anno diventano in grado di resistere a tali farmaci. Ciò avviene perché:	<ul style="list-style-type: none"> * la selezione naturale favorisce i batteri che presentano naturalmente resistenza agli antibiotici * la presenza dell'antibiotico induce mutazioni che conferiscono resistenza all'antibiotico * la selezione naturale ha eliminato i batteri meno nocivi * con il passare del tempo, tutti i batteri si sono abituati all'antibiotico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16026	Domanda 107656	BIO	Tra l'ambiente esterno ed interno gli esseri viventi scambiano:	<ul style="list-style-type: none"> * materia ed energia * solo materia * solo energia * né materia né energia * Nessuna delle altre risposte è corretta
16027	Domanda 107665	BIO	La capacità di utilizzare l'apparato biosintetico delle cellule ospiti per la propria sopravvivenza è caratteristica di:	<ul style="list-style-type: none"> * batteri * protozoi * funghi * virus * Nessuna delle altre risposte è corretta
16028	Domanda 107666	BIO	I procarioti presentano:	<ul style="list-style-type: none"> * il sistema nervoso autonomo * la colonna vertebrale * il sistema cardiocircolatorio * una testa e una coda * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16029	Domanda 107667	BIO	Un unico tipo di acido nucleico, DNA o RNA, è contenuto:	<ul style="list-style-type: none"> * nei batteri e nelle alghe verdi-azzurre * solo nei batteri * nei virus * in tutte le cellule eucariotiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
16030	Domanda 107668	BIO	I protozoi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * alghe verdi * organismi pluricellulari * organuli cellulari * organismi unicellulari * Nessuna delle altre risposte è corretta
16031	Domanda 107669	BIO	L'uomo è un:	<ul style="list-style-type: none"> * carnivoro * erbivoro * produttore * onnivoro * Nessuna delle altre risposte è corretta
16032	Domanda 107670	BIO	I batteriofagi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * virus di forma poliedrica * virus simili ai batteri * tutti i virus * virus con struttura combinata che attaccano i batteri * Nessuna delle altre risposte è corretta
16033	Domanda 107671	BIO	La forma dei virus può essere:	<ul style="list-style-type: none"> * poliedrica * a spirale * combinata * Tutte le risposte precedenti più altro * Nessuna delle altre risposte è corretta
16034	Domanda 107672	BIO	I virus:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno tutti struttura uguale * hanno ognuno dimensioni e forme proprie * presentano tutti una testa e una coda * sono visibili anche a occhio nudo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16035	Domanda 107673	BIO	I virus sono:	<ul style="list-style-type: none"> * cellule eucariote * parassiti facoltativi * commensali * particelle submicroscopiche bioparassite obbligate * Nessuna delle altre risposte è corretta
16036	Domanda 107674	BIO	Un virus:	<ul style="list-style-type: none"> * contiene sia DNA che RNA * ha dimensioni simili al plasmodio * vive solo all'interno di batteri * vive all'interno di cellule * Nessuna delle altre risposte è corretta
16037	Domanda 107675	BIO	Il virus è:	<ul style="list-style-type: none"> * una cellula eucariota * una struttura molecolare, inerte al di fuori di una cellula * una cellula procariota * un protozoo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16038	Domanda 107676	BIO	Un filamento di acido nucleico ricoperto da uno strato proteico è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * batterio * nucleo * plasmodio * virus * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16039	Domanda 107677	BIO	Fanno parte del regno delle monere:	<ul style="list-style-type: none"> * alghe e virus * batteri e plasmodi * platelminti * batteri e alghe azzurre * Nessuna delle altre risposte è corretta
16040	Domanda 107678	BIO	I procarioti contengono:	<ul style="list-style-type: none"> * DNA * RNA * DNA e RNA * nè DNA, nè RNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
16041	Domanda 107679	BIO	Il principale vantaggio di un organismo pluricellulare rispetto ad uno unicellulare sta nel fatto che:	<ul style="list-style-type: none"> * è più grande * riesce ad adattarsi ad ambienti appropriati * riesce a resistere alle malattie * possiede cellule differenziate * Nessuna delle altre risposte è corretta
16042	Domanda 107680	BIO	Animali a sangue caldo sono detti:	<ul style="list-style-type: none"> * eterotermi * eterotrofi * omeotermi * autotrofi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16043	Domanda 107681	BIO	Animali la cui temperatura corporea è variabile in rapporto alla temperatura ambientale, sono detti:	<ul style="list-style-type: none"> * omeotermi * eterotermi * eterotrofi * autotrofi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16044	Domanda 107684	BIO	La differenza tra animali omeotermi ed eterotermi consiste nel fatto che:	<ul style="list-style-type: none"> * gli omeotermi mantengono costante la loro temperatura, gli eterotermi no * gli eterotermi mantengono costante la loro temperatura, gli omeotermi no * gli omeotermi vanno in letargo, mentre gli eterotermi no * gli eterotermi hanno bisogno di mantenere costante la loro temperatura, gli omeotermi invece no * Nessuna delle altre risposte è corretta
16045	Domanda 107685	BIO	I procarioti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * organismi fatti da cellule con un nucleo ben distinto e delimitato da una membrana * organismi unicellulari la cui unica cellula non è divisa in tanti compartimenti separati da membrane * uguali agli eucarioti * virus * Nessuna delle altre risposte è corretta
16046	Domanda 107686	BIO	I procarioti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * funghi * protozoi * batteri e cianoficee * piante * Nessuna delle altre risposte è corretta
16047	Domanda 107687	BIO	Secondo la classificazione di Linneo i regni sono divisibili in;	<ul style="list-style-type: none"> * phylum * ordini * classi * generi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttito	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16048	Domanda 107689	BIO	Per clone s'intende:	<ul style="list-style-type: none"> * un organismo o cellula che contiene nel suo nucleo un unico patrimonio cromosomico * un ormone vegetale che stimola la crescita per distensione * un organulo cellulare formato da un complesso di microtubuli * una popolazione derivata tutta da un unico genitore * Nessuna delle altre risposte è corretta
16049	Domanda 107690	BIO	Un piccolo cromosoma circolare a doppio filamento, che può trovarsi in un batterio senza integrarsi col suo cromosoma, ma duplicandosi indipendentemente, è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * desmosoma * plasmocitoma * pleiotropia * plasmide * Nessuna delle altre risposte è corretta
16050	Domanda 107691	BIO	La penicillina è:	<ul style="list-style-type: none"> * un antivirale * un antibiotico * una tossina batterica * un ormone * Nessuna delle altre risposte è corretta
16051	Domanda 107692	BIO	I plastidi contenenti carotenoidi responsabili della colorazione di frutti e fiori sono detti:	<ul style="list-style-type: none"> * cromoplasti * xilema e floema * mitocondri * sferoplasti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16052	Domanda 107693	BIO	Gli organismi eterotrofi:	<ul style="list-style-type: none"> * trasformano i nitrati in nitrati * utilizzano composti organici * si nutrono di animali morti * hanno le stesse caratteristiche degli autotrofi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16053	Domanda 107694	BIO	I batteri sono:	<ul style="list-style-type: none"> * particelle ultramicroscopiche * microrganismi eucarioti * microrganismi procarioti * protozoi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16054	Domanda 107695	BIO	La caratteristica dei batteri è di:	<ul style="list-style-type: none"> * essere privi degli organuli cellulari, ad eccezione dei ribosomi * contenere soltanto RNA * contenere soltanto DNA * presentare una membrana limitante tra il cromosoma e il restante protoplasma * Nessuna delle altre risposte è corretta
16055	Domanda 107696	BIO	I procarioti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * organismi la cui unica cellula non è divisa in compartimenti separati da membrane * organismi pluricellulari con un nucleo ben delimitato * organismi molto complessi * organismi unicellulari con un nucleo ben definito * Nessuna delle altre risposte è corretta
16056	Domanda 107697	BIO	Organismi procarioti per lo più unicellulari, non possedenti nucleo ben differenziato, ma un'unica molecola di DNA, si chiamano:	<ul style="list-style-type: none"> * batteriofagi * virus * sporozoi * bastoncelli * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16057	Domanda 107698	BIO	I virus:	<ul style="list-style-type: none"> * sono visibili al microscopio ottico * sono parassiti endocellulari obbligati * sono in grado di produrre e formare energia * sono circondati da membrana * Nessuna delle altre risposte è corretta
16058	Domanda 107699	BIO	I virus sono:	<ul style="list-style-type: none"> * capaci di sintesi autonoma * capaci di vita extracellulare * parassiti endocellulari obbligati * organismi unicellulari * Nessuna delle altre risposte è corretta
16059	Domanda 107700	BIO	Quali tra questi organismi presentano un'organizzazione di tipo molecolare?	<ul style="list-style-type: none"> * I batteri * I protozoi * Le alghe * I virus * Nessuna delle altre risposte è corretta
16060	Domanda 107701	BIO	Agli eucarioti appartengono:	<ul style="list-style-type: none"> * i batteri * i protozoi e i mammiferi superiori * le alghe azzurre * I virus * Nessuna delle altre risposte è corretta
16061	Domanda 107702	BIO	Sono animali a sangue caldo:	<ul style="list-style-type: none"> * i serpenti * i protozoi * gli uccelli * le tartarughe * Nessuna delle altre risposte è corretta
16062	Domanda 107703	BIO	La spora rappresenta per il batterio:	<ul style="list-style-type: none"> * una forma di riproduzione * una fonte di nutrimento * un organulo citoplasmatico * una forma di resistenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
16063	Domanda 107704	BIO	La riproduzione agamica è:	<ul style="list-style-type: none"> * caratteristica delle piante * caratteristica dell'uomo * un processo di riproduzione senza l'intervento delle cellule sessuali * la riproduzione tramite l'atto sessuale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16064	Domanda 107705	BIO	Ai procarioti appartengono:	<ul style="list-style-type: none"> * batteri e Cianoficee * protozoi * mammiferi superiori * virus * Nessuna delle altre risposte è corretta
16065	Domanda 107706	BIO	Le piante sono:	<ul style="list-style-type: none"> * erbivore * produttori primari * eterotrofe * consumatori primari * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16066	Domanda 107707	BIO	Che differenza c'è tra un organismo unicellulare ed uno pluricellulare?	<ul style="list-style-type: none"> * Soltanto i procarioti sono unicellulari * I pluricellulari sono formati da più cellule, gli unicellulari da una sola cellula * Gli unicellulari sono soltanto piante, i pluricellulari soltanto animali * Gli unicellulari sono formati da più cellule, i pluricellulari da una sola * Nessuna delle altre risposte è corretta
16067	Domanda 107708	BIO	Le spore sono:	<ul style="list-style-type: none"> * particelle virali * prodotte dai protozoi * organuli citoplasmatici * forme di resistenza o di riproduzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16068	Domanda 107709	BIO	I batteri sono:	<ul style="list-style-type: none"> * protofiti * pluricellulari * solo filamentosi * eucarioti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16069	Domanda 107710	BIO	Gli organismi eterotrofi:	<ul style="list-style-type: none"> * non esistono più * trasformano composti inorganici in organici * si nutrono di composti organici * sono gli autosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16070	Domanda 107712	BIO	Qual è la differenza più evidente che intercorre tra una cellula procariotica e una eucariotica?	<ul style="list-style-type: none"> * Nei procarioti manca un vero e proprio nucleo, caratteristico invece degli eucarioti * Negli eucarioti manca un vero proprio nucleo, caratteristico invece dei procarioti * I procarioti sono circondati dal capsido * La differenza sta soltanto nelle dimensioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
16071	Domanda 107713	BIO	Gli eucarioti sono;	<ul style="list-style-type: none"> * organismi unicellulari con il nucleo non delimitato da membrana * organismi costituiti da cellule in cui si ha un nucleo ben distinto * organismi pluricellulari con il nucleo non delimitato * batteri * Nessuna delle altre risposte è corretta
16072	Domanda 107714	BIO	Le piante sono organismi:	<ul style="list-style-type: none"> * parassiti * eterotrofi * eterotermi * omeotermi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16073	Domanda 107715	BIO	Gli animali che si nutrono sia di piante che di animali sono:	<ul style="list-style-type: none"> * onnivori * erbivori * carnivori * parassiti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16074	Domanda 107716	BIO	La dentatura:	<ul style="list-style-type: none"> * è diversa tra i vari tipi di mammiferi in rapporto alla loro alimentazione * cade nei cani in corso di leishmaniosi * è molto sviluppata negli invertebrati * è più aguzza negli erbivori rispetto ai carnivori * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16075	Domanda 107717	BIO	La fabbricazione e l'utilizzazione di composti organici a partire da sostanze inorganiche, è caratteristica di esseri viventi:	<ul style="list-style-type: none"> * eterotrofi * eterotermi * consumatori * autotrofi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16076	Domanda 107718	BIO	Nella cellula procariotica manca:	<ul style="list-style-type: none"> * il DNA * il ribosoma * la capsula * la membrana plasmatica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16077	Domanda 107719	BIO	I procarioti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * organismi primitivi incapaci di riprodursi, ma capaci di metabolizzare * virus * organismi privi di strutture definite da membrane interne, per esempio alghe azzurre e batteri * organismi unicellulari!, protozoi e protofiti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16078	Domanda 107720	BIO	I procarioti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * organismi unicellulari! provvisti di nucleo ben differenziato * organismi unicellulari sprovvisti di nucleo ben differenziato * organismi multicellulari sprovvisti di nucleo ben differenziato * organismi che vivono in assenza di ossigeno libero * Nessuna delle altre risposte è corretta
16079	Domanda 107721	BIO	Gli onnivori:	<ul style="list-style-type: none"> * fissano l'azoto * sono eterotermi * comprendono gli esseri umani * non sono mai esistiti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16080	Domanda 107722	BIO	Presenta un nucleo delimitato da membrana, la cellula:	<ul style="list-style-type: none"> * aploide * batterica * eucariotica * virale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16081	Domanda 107723	BIO	Il vantaggio della riproduzione sessuata:	<ul style="list-style-type: none"> * non esiste * è minore di quello della riproduzione asessuata * consiste nel fatto che essa avviene più frequentemente della riproduzione asessuata * consiste nel fatto che essa incrementa la variabilità genetica degli organismi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16082	Domanda 107724	BIO	Una caratteristica della riproduzione sessuata è:	<ul style="list-style-type: none"> * di poter avvenire tra due specie differenti * di dare origine ad individui sempre uguali * di incrementare la variabilità genetica degli organismi * di procedere per scissione binaria * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16083	Domanda 107725	BIO	Gli eucarioti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * organismi costituiti da cellule il cui nucleo risulta ben distinto * organismi costituiti da cellule il cui nucleo non risulta ben distinto * organismi primitivi * cellule prive di attività * Nessuna delle altre risposte è corretta
16084	Domanda 107726	BIO	Un virus che attacca i batteri è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * batteriofago * retrovirus * virus del polio * Herpes virus * Nessuna delle altre risposte è corretta
16085	Domanda 107728	BIO	Piccole molecole di DNA di forma circolare presenti nei batteri che vengono replicate e trasmesse alla discendenza indipendentemente dal resto del DNA, si chiamano:	<ul style="list-style-type: none"> * polisaccaridi * plasmidi * sporozoi * plasmodi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16086	Domanda 107730	BIO	I virus sono:	<ul style="list-style-type: none"> * cellule eucariote * particelle submicroscopiche bioparassite facoltative * commensali * particelle submicroscopiche bioparassite obbligate * Nessuna delle altre risposte è corretta
16087	Domanda 107731	BIO	I batteri sono:	<ul style="list-style-type: none"> * simili ai virus * procarioti * ricchi di mitocondri * eucarioti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16088	Domanda 107732	BIO	I procarioti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * organismi unicellulari privi di nucleo * organismi pluricellulari privi di nucleo * privi di RNA * privi di DNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
16089	Domanda 107733	BIO	I procarioti:	<ul style="list-style-type: none"> * sono privi di membrana nucleare * possiedono la membrana nucleare * presentano ribosomi 80S * hanno DNA o RNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
16090	Domanda 107735	BIO	L'approccio più corretto al fine di scoprire le relazioni esistenti tra organismi all'inizio dell'evoluzione consiste:	<ul style="list-style-type: none"> * nell'esame dei primi organismi fossili * nella simulazione delle condizioni che si ritiene esistessero ai primordi della vita sulla Terra * nel confronto morfologico tra gli organismi presenti ai nostri giorni * nel confronto tra le sequenze di DNA di organismi presenti ai nostri giorni * Nessuna delle altre risposte è corretta
16091	Domanda 107736	BIO	Homo sapiens è composto dalle parole:	<ul style="list-style-type: none"> * Homo che indica la specie e sapiens il genere * Homo che indica il genere e sapiens la specie * Homo che indica la specie e sapiens la razza * Homo che indica il genere e sapiens la razza * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16092	Domanda 107737	BIO	Quando un organismo si dice eterotrofo?	<ul style="list-style-type: none"> * organismi che si nutrono di vari organismi o parti di essi * organismi che si fabbricano da soli il loro nutrimento * organismi che vivono nell'acqua * organismi che si adattano ad ogni ambiente * Nessuna delle altre risposte è corretta
16093	Domanda 107738	BIO	Per identificare organismi della stessa specie si deve tener conto:	<ul style="list-style-type: none"> * dell'aspetto esteriore * della dimensione * della incapacità di riproduzione con organismi di altra specie * della incapacità di vivere nello stesso habitat di altre specie * Nessuna delle altre risposte è corretta
16094	Domanda 107739	BIO	Quale categoria sistematica è la più ampia:	<ul style="list-style-type: none"> * ordine * tipo o phylum * classe * specie * Nessuna delle altre risposte è corretta
16095	Domanda 107740	BIO	L'interfecondità di generazioni successive è una caratteristica di individui appartenenti a:	<ul style="list-style-type: none"> * stessa specie * stesso genere * stessa classe * stesso ambiente * Nessuna delle altre risposte è corretta
16096	Domanda 107741	BIO	Uno di questi organismi è autotrofo, quale?	<ul style="list-style-type: none"> * uomo * tenia * spugna * pisello * Nessuna delle altre risposte è corretta
16097	Domanda 107742	BIO	Che tipo di struttura hanno i virus?	<ul style="list-style-type: none"> * acellulare * cellulare * unicellulare * pluricellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
16098	Domanda 107743	BIO	Da chi è prodotta la Penicillina?	<ul style="list-style-type: none"> * da un virus * da un batterio * da un fungo * da una pianta * Nessuna delle altre risposte è corretta
16099	Domanda 107744	BIO	Da cos'è formato il materiale genetico dei virus?	<ul style="list-style-type: none"> * solo DNA * solo RNA * da DNA o da RNA * da proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
16100	Domanda 107745	BIO	Qual è la differenza fra omeotermi ed eterotermi?	<ul style="list-style-type: none"> * non c'è alcuna differenza * gli omeotermi hanno il sangue e gli eterotermi no * gli omeotermi sono più resistenti rispetto agli eterotermi * gli eterotermi vivono sempre alla stessa temperatura. gli omeotermi no * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16101	Domanda 107746	BIO	Alcuni insetti riescono a camminare sull'acqua, ciò è dovuto:	<ul style="list-style-type: none"> * alla spinta di Archimede * a fenomeni di tensione superficiale * alla loro leggerezza * alla loro densità * Nessuna delle altre risposte è corretta
16102	Domanda 107747	BIO	Un antibiotico è adatto su uno dei seguenti organismi, quali?	<ul style="list-style-type: none"> * virus * piante * batteri * animali domestici * Nessuna delle altre risposte è corretta
16103	Domanda 107748	BIO	I mammiferi:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno respirazione polmonare * sono capaci di fotosintesi * sono eterotermi * vivono in anaerobiosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16104	Domanda 107749	BIO	Le più numerose specie animali sono:	<ul style="list-style-type: none"> * i celenterati * i mammiferi * i molluschi * gli artropodi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16105	Domanda 107750	BIO	La riproduzione agamica:	<ul style="list-style-type: none"> * è propria dei mammiferi * è la riproduzione con gameti * è la riproduzione senza cellule sessuate * è propria dei vegetali * Nessuna delle altre risposte è corretta
16106	Domanda 107751	BIO	Che cos'è l'ermafroditismo?	<ul style="list-style-type: none"> * lo sviluppo di un embrione differenziato * lo sviluppo di uovo senza fusione dei nuclei * lo sviluppo di uovo in due individui di sesso diversi * lo sviluppo di uovo senza che sia stato fecondato * Nessuna delle altre risposte è corretta
16107	Domanda 107758	BIO	La caratteristica degli organismi di presentare piccole variazioni rispetto agli individui della stessa specie, è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * segmentazione * eterogeneità * mutazione * variabilità * Nessuna delle altre risposte è corretta
16108	Domanda 107759	BIO	Nell'uomo la temperatura, fisiologicamente:	<ul style="list-style-type: none"> * è di 37 °C * oscilla tra 36 e 37, 3 °C * oscilla tra 36 e 39 °C * è di 36 °C * Nessuna delle altre risposte è corretta
16109	Domanda 107760	BIO	Muffe e lieviti:	<ul style="list-style-type: none"> * appartengono alla stessa classe di batteri * indicano gli stessi microrganismi * sono due tipi di miceli o funghi * sono dei virus patogeni per l'uomo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16110	Domanda 107761	BIO	I lieviti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * batteri particolari * funghi * composti chimici * dei virus di recente scoperta * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16111	Domanda 107762	BIO	Gli antibiotici:	<ul style="list-style-type: none"> * combattono infezioni virali * sono microrganismi ostili ai sistemi biologici * combattono infezioni batteriche e sono anche prodotti da microrganismi * sono prodotti vegetali * Nessuna delle altre risposte è corretta
16112	Domanda 107764	BIO	Gli antigeni hanno la funzione di:	<ul style="list-style-type: none"> * fare coagulare il sangue * indurre una risposta immunitaria * riconoscere prodotti estranei e distruggerli * riconoscimento tra cellule * Nessuna delle altre risposte è corretta
16113	Domanda 107767	BIO	Una popolazione è data:	<ul style="list-style-type: none"> * dagli abitanti della terra * dall'insieme di organismi di una data specie presenti contemporaneamente in un ecosistema * dall'oggetto di studio della biologia * da un habitat * Nessuna delle altre risposte è corretta
16114	Domanda 107768	BIO	Spallanzani e Pasteur dimostrarono che la generazione spontanea dei microrganismi è:	<ul style="list-style-type: none"> * spontanea * normale * rara * impossibile * Nessuna delle altre risposte è corretta
16115	Domanda 107769	BIO	I fattori biotici sono:	<ul style="list-style-type: none"> * gli organismi viventi * gli elementi chimici e fisici dell'ambiente * l'umidità relativa e la temperatura * gli ecosistemi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16116	Domanda 107770	BIO	L'evoluzione dei vertebrati occupa:	<ul style="list-style-type: none"> * le ultime tre ere geologiche * le prime ere geologiche * l'ultimo secolo * il mesozoico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16117	Domanda 107771	BIO	Il meccanismo di fondo dell'evoluzione secondo Darwin è:	<ul style="list-style-type: none"> * la selezione naturale di variazioni ereditabili * il sapere ereditare i caratteri acquisiti * la lotta per la sopravvivenza w * la selezione che viene operata tramite catastrofi geologiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
16118	Domanda 107772	BIO	Una nicchia ecologica è rappresentata:	<ul style="list-style-type: none"> * dal ruolo svolto dall'individuo all'interno del suo ambiente * dal luogo dove vive una popolazione * dall'insieme di piante di un ambiente * dalla biosfera * Nessuna delle altre risposte è corretta
16119	Domanda 107773	BIO	La generazione spontanea:	<ul style="list-style-type: none"> * è ammessa solo per i procarioti * è ammessa solo per gli eucarioti * avviene sotto stimolo ormonale * non è ammessa * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16120	Domanda 107774	BIO	Dopo l'introduzione del DDT alcune mosche mostrarono una notevole resistenza a questo insetticida. Quale di queste teorie interpretative sembra la più corretta?	<ul style="list-style-type: none"> * Preesistevano mosche che presentavano un meccanismo biochimico che poteva renderle resistenti al DDT * si tratta di un fenomeno fenotipico * si tratta di un fenomeno che ha del paranormale * impossibile, le mosche con l'introduzione del DDT vennero tutte distrutte * Nessuna delle altre risposte è corretta
16121	Domanda 107775	BIO	Secondo Lamarck, il meccanismo che permette l'evoluzione è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'ereditarietà dei caratteri acquisiti * la selezione naturale * la lotta per la sopravvivenza * la selezione causata da catastrofi geologiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
16122	Domanda 107776	BIO	Un ecosistema è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'insieme dell'uomo e del suo ambiente * l'insieme dei microrganismi e delle piante * l'insieme di esseri viventi e non, collegati da una comune rete alimentare * luogo dove vive una specie animale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16123	Domanda 107778	BIO	La selezione naturale è:	<ul style="list-style-type: none"> * qualsiasi fattore ambientale capace di far variare la frequenza dei geni * l'uccisione dell'avversario per poter vivere * la lotta per la sopravvivenza * un metodo di allevamento per gli insetti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16124	Domanda 107779	BIO	Un metodo per uccidere sia i batteri che le loro spore è:	<ul style="list-style-type: none"> * la sterilizzazione * la centrifugazione * la bollitura * la pasteurizzazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16125	Domanda 107780	BIO	Per selezione naturale si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * la scelta, sempre operata dalla natura, degli individui meglio adattati ad un determinato ambiente * l'insieme delle mutazioni vantaggiose * l'insieme delle mutazioni svantaggiose * la libera scelta del partner per formare coppie con individui più adatti ad un dato habitat naturale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16126	Domanda 107781	BIO	Secondo le più recenti vedute i primi organismi viventi erano:	<ul style="list-style-type: none"> * anaerobici e non fotosintetizzanti * aerobici * anaerobici e fotosintetizzanti * virus * Nessuna delle altre risposte è corretta
16127	Domanda 107782	BIO	Secondo la classificazione di Linneo i regni sono divisibili in:	<ul style="list-style-type: none"> * phylum * ordini * classi * generi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16128	Domanda 107783	BIO	La selezione darwiniana:	<ul style="list-style-type: none"> * è sinonimo di selezione artificiale * è sinonimo di selezione naturale * è sinonimo di selezione dermica * non esiste * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16129	Domanda 107785	BIO	La teoria di Darwin fu enunciata dopo la sua visita alle isole:	<ul style="list-style-type: none"> * Azzorre * Hawaii * Groenlandia * Galapagos * Nessuna delle altre risposte è corretta
16130	Domanda 107786	BIO	Ogni traccia o resto di un essere che in tempi remoti è stato vivente, viene detto:	<ul style="list-style-type: none"> * sedimento * estinto * residuo ancestrale * fossile * Nessuna delle altre risposte è corretta
16131	Domanda 107787	BIO	Lo studio dei metodi di classificazione degli esseri viventi è denominato:	<ul style="list-style-type: none"> * biologia * ecologia * speciazione * tassonomia * Nessuna delle altre risposte è corretta
16132	Domanda 107788	BIO	Lo studio e il confronto delle parti corporee di specie diverse, è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * biochimica comparata * ricostruzione dei fossili * zoologia comparata * anatomia comparata * Nessuna delle altre risposte è corretta
16133	Domanda 107789	BIO	Secondo Lamarck l'evoluzione avrebbe luogo per:	<ul style="list-style-type: none"> * eredità delle mutazioni * convergenza * eredità dei caratteri acquisiti * selezione naturale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16134	Domanda 107790	BIO	Una variazione in una popolazione può essere causata da:	<ul style="list-style-type: none"> * mutazione * convergenza * selezione naturale * mitosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16135	Domanda 107791	BIO	Darwin riteneva che l'evoluzione avvenisse attraverso:	<ul style="list-style-type: none"> * l'ereditarietà dei caratteri acquisiti * la selezione naturale * l'ereditarietà delle mutazioni * la mitosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16136	Domanda 107792	BIO	Gli organi o le strutture che in organismi di diversa specie appaiono tra loro affini, vengono detti:	<ul style="list-style-type: none"> * analoghi * simili * omeopatici * omologhi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16137	Domanda 107793	BIO	La competizione tra organismi della stessa specie, viene detta:	<ul style="list-style-type: none"> * competizione interspecifica * competizione esclusiva * competizione intraspecifica * esclusione competitiva * Nessuna delle altre risposte è corretta
16138	Domanda 107794	BIO	Lascienza che studia il comportamento degli esseri viventi è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * ecologia * entomologia * etologia * emofilia * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16139	Domanda 107795	BIO	In un ecosistema, temperatura, umidità e clima, rappresentano:	<ul style="list-style-type: none"> * i fattori meteorologici * i fattori abiotici * i fattori biotici * i livelli trofici * Nessuna delle altre risposte è corretta
16140	Domanda 107796	BIO	La definizione biologica di specie si fonda:	<ul style="list-style-type: none"> * sulle differenze genotipiche tra due organismi * sulle differenze anatomiche e di sviluppo tra due gruppi di organismi * sulla distribuzione geografica di due gruppi di organismi * sulle differenze nell'adattamento di due gruppi di individui * Nessuna delle altre risposte è corretta
16141	Domanda 107797	BIO	Le specie viventi che hanno più possibilità di adattarsi ai cambiamenti ambientali sono quelle i cui individui si riproducono:	<ul style="list-style-type: none"> * per gemmazione * per partenogenesi * per autofecondazione * asessualmente * Nessuna delle altre risposte è corretta
16142	Domanda 107798	BIO	L'effetto serra è causato:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla distruzione dell'ozono atmosferico * dall'aumentata concentrazione di CO₂ atmosferica * dalle scorie radioattive * dalle piogge acide * Nessuna delle altre risposte è corretta
16143	Domanda 107799	BIO	L'ereditarietà dei caratteri viene regolata dalle leggi di:	<ul style="list-style-type: none"> * Mendel * Balfour * Monod * Watson * Nessuna delle altre risposte è corretta
16144	Domanda 107800	BIO	Il lamarckismo si basa:	<ul style="list-style-type: none"> * sull'assenza di variabilità delle popolazioni * sulla ereditarietà dei caratteri acquisiti * sulla selezione naturale * sulla fissità della specie * Nessuna delle altre risposte è corretta
16145	Domanda 107801	BIO	Le sostanze non biodegradabili alterano i naturali cicli biogeochimici:	<ul style="list-style-type: none"> * perché gli animali non possono decomporle * perché le piante non possono decomporle * perché i microrganismi non possono decomporle * perché per la loro sintesi si richiede un grosso dispendio di energia * Nessuna delle altre risposte è corretta
16146	Domanda 107802	BIO	Nell'atmosfera primordiale mancava:	<ul style="list-style-type: none"> * acqua * metano * ammoniaca * idrogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
16147	Domanda 107803	BIO	Nel corso dell'evoluzione la fecondazione interna ha sostituito, in molti animali, quella esterna. Ciò ha avuto come conseguenza:	<ul style="list-style-type: none"> * una diminuzione del numero delle uova prodotte * un aumento del numero delle uova prodotte * una diminuzione delle cure parentali * un aumento del numero dei figli * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16148	Domanda 107804	BIO	L'evaporazione e le precipitazioni fanno parte:	<ul style="list-style-type: none"> * del ciclo dell'azoto * del ciclo dell'acqua * di una legge fisica che le collega * del ciclo di Krebs * Nessuna delle altre risposte è corretta
16149	Domanda 107806	BIO	Gli elementi fisici e chimici dell'ambiente formano:	<ul style="list-style-type: none"> * i fattori biotici * i fattori abiotici * un ecosistema * la biosfera * Nessuna delle altre risposte è corretta
16150	Domanda 107809	BIO	Le mutazioni che per l'evoluzione umana possono essere considerate di maggiore rilevanza sono quelle che avvengono:	<ul style="list-style-type: none"> * nelle cellule riproduttive * nelle cellule epiteliali * in tutti i tipi di cellule * nelle cellule del sistema nervoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
16151	Domanda 107811	BIO	I parassiti e i saprofiti:	<ul style="list-style-type: none"> * si nutrono di organismi morti * necessitano di materiale organico * uccidono la cellula ospite * recano vantaggi alla cellula ospite * Nessuna delle altre risposte è corretta
16152	Domanda 107813	BIO	Perché la fotosintesi è essenziale per la vita?	<ul style="list-style-type: none"> * Perché è il processo che avviene in tutte le cellule animali per fornire di energia * Perché è l'unica via di utilizzo del glucosio * Perché avviene nelle piante e fornisce energia in una forma utilizzabile da tutti gli organismi viventi * Perché produce CO₂ e H₂ O * Nessuna delle altre risposte è corretta
16153	Domanda 107814	BIO	I due processi più importanti nel ciclo dell'Ossigeno sono:	<ul style="list-style-type: none"> * respirazione e fotosintesi * respirazione ed evaporazione * ossidazione e riduzione * respirazione e nitrificazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16154	Domanda 107815	BIO	Il processo che serve ad accumulare energia, utilizzando anidride carbonica e acqua e producendo ossigeno e glucosio, è:	<ul style="list-style-type: none"> * respirazione aerobica * respirazione anaerobica * fotosintesi * citodieresi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16155	Domanda 107816	BIO	Qual è il ruolo principale dell'ATP nel metabolismo?	<ul style="list-style-type: none"> * Eliminare prodotti metabolici * Accumulare e cedere, quando è necessario, energia * Formare RNA e DNA * Formare proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
16156	Domanda 107818	BIO	La respirazione:	<ul style="list-style-type: none"> * avviene in tutte le cellule * accumula energia negli zuccheri * utilizza CO₂ e H₂ O * produce glucosio e O₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16157	Domanda 107820	BIO	Il processo che serve per liberare energia dagli zuccheri, utilizzando O_2 e producendo CO_2 e H_2O è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * fotosintesi clorofilliana * respirazione anaerobica * fotosintesi * respirazione aerobica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16158	Domanda 107821	BIO	Reazioni al buio e reazioni alla luce avvengono:	<ul style="list-style-type: none"> * nella respirazione aerobica * nella respirazione anaerobica * in tutte le cellule * nella fotosintesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16159	Domanda 107822	BIO	La fotosintesi avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * solo nelle radici * solo negli animali * sia nelle piante che negli animali * solo nelle piante * Nessuna delle altre risposte è corretta
16160	Domanda 107823	BIO	La fotosintesi ha luogo:	<ul style="list-style-type: none"> * nei mitocondri * nei lisosomi * in tutto il citoplasma della cellula vegetale * nei cloroplasti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16161	Domanda 107824	BIO	La fotosintesi comprende:	<ul style="list-style-type: none"> * solo reazioni luminose * solo reazioni al buio * reazioni alla luce e reazioni al buio * reazioni che avvengono indipendentemente dalla presenza di luce * Nessuna delle altre risposte è corretta
16162	Domanda 107825	BIO	Il processo di assorbimento di energia luminosa e di accumulo di energia chimica sotto forma di glucosio, è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * respirazione aerobica * respirazione anaerobica * glicolisi * fotosintesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16163	Domanda 107826	BIO	La respirazione che ha luogo in presenza di O_2 viene chiamata:	<ul style="list-style-type: none"> * respirazione anaerobica * inspirazione * respirazione non ossidativa * fosforilazione ossidativa * Nessuna delle altre risposte è corretta
16164	Domanda 107827	BIO	Durante sforzi fisici e in scarsa presenza di O_2 le cellule muscolari effettuano la:	<ul style="list-style-type: none"> * respirazione aerobica * respirazione anaerobica * glicogenolisi * fotosintesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16165	Domanda 107829	BIO	La respirazione cellulare è;	<ul style="list-style-type: none"> * un processo che avviene nelle cellule polmonari durante l'inspirazione * un processo che utilizza O_2 all'interno dei mitocondri * una catena di enzimi che degradano gli organuli cellulari * sinonimo di glicolisi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16166	Domanda 107830	BIO	L'adenosintrifosfato (o ATP) è:	<ul style="list-style-type: none"> * la moneta di scambio energetico * il mediatore di alcuni ormoni * un costituente del DNA * una vitamina * Nessuna delle altre risposte è corretta
16167	Domanda 107831	BIO	Per trasporto attivo si intende quello per cui:	<ul style="list-style-type: none"> * una sostanza attraversa la membrana plasmatica senza dispendio di energia * una sostanza non riesce ad attraversare la membrana plasmatica anche con dispendio di energia * una sostanza attraversa la membrana plasmatica con dispendio di energia * una sostanza, quando attraversa la membrana plasmatica, produce energia * Nessuna delle altre risposte è corretta
16168	Domanda 107832	BIO	Le macromolecole biologiche vengono demolite:	<ul style="list-style-type: none"> * non digeribili * per dare origine ad anidride carbonica * in presenza di emoglobina * per fornire ATP * Nessuna delle altre risposte è corretta
16169	Domanda 107833	BIO	Quali sono gli alimenti con più alto valore calorico?	<ul style="list-style-type: none"> * Lipidi * Carboidrati * Proteine * Acidi nucleici * Nessuna delle altre risposte è corretta
16170	Domanda 107834	BIO	Per glicolisi si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * la scissione del glicogeno * la digestione delle proteine * la scissione del glucosio * un processo esclusivamente anaerobico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16171	Domanda 107835	BIO	Il bilancio energetico nei sistemi biologici è misurato in:	<ul style="list-style-type: none"> * watt * cal o Kcal * Tesla * celsius * Nessuna delle altre risposte è corretta
16172	Domanda 107836	BIO	Nell'uomo la temperatura, fisiologicamente:	<ul style="list-style-type: none"> * è di 37 °C * oscilla tra 36 e 37,3 °C * oscilla tra 36 °C 39 °C * è di 36 °C * Nessuna delle altre risposte è corretta
16173	Domanda 107837	BIO	Una reazione che avviene spontaneamente e coinvolge molecole ad alto contenuto energetico, che passando ad un livello energetico inferiore liberano energia, è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * endoergonica * autotrofa * esoergonica * ossidativa * Nessuna delle altre risposte è corretta
16174	Domanda 107838	BIO	Una .reazione che avviene con rifornimento di energia dall'esterno e porta alla produzione di molecole ad alto contenuto energetico, è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * endoergonica * esoergonica * eterotrofa * termica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16175	Domanda 107839	BIO	I processi respiratori nella cellula eucariotica hanno luogo:	<ul style="list-style-type: none"> * nel reticolo endoplasmatico liscio * nell'apparato del Golgi * nel reticolo endoplasmatico rugoso * nei lisosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16176	Domanda 107840	BIO	L'energia radiante del sole:	<ul style="list-style-type: none"> * entra in una catena alimentare come tale * entra in una catena alimentare trasformandosi in energia chimica * inibisce la fotosintesi * attiva la respirazione cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
16177	Domanda 107841	BIO	La principale funzione dell'ATP è di:	<ul style="list-style-type: none"> * fornire energia * fornire substrati metabolici * formare acidi nucleici * catalizzare diverse reazioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
16178	Domanda 107842	BIO	La fermentazione è:	<ul style="list-style-type: none"> * sinonimo di respirazione aerobica * un processo che avviene solo nelle piante * l'incompleta demolizione delle molecole di sostanze nutritive, specialmente zuccheri, in assenza di ossigeno * un processo di demolizione incompleta degli zuccheri, in assenza di ossigeno, presente solo nei batteri * Nessuna delle altre risposte è corretta
16179	Domanda 107843	BIO	L'anabolismo è:	<ul style="list-style-type: none"> * il processo di formazione di molecole * sinonimo di metabolismo * processo di degradazione di molecole * una patologia anale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16180	Domanda 107844	BIO	Il catabolismo è:	<ul style="list-style-type: none"> * la fase di formazione di molecole * la fase oscura della fotosintesi * sinonimo di metabolismo * il processo di degradazione di molecole complesse * Nessuna delle altre risposte è corretta
16181	Domanda 107845	BIO	In quali fasi si può dividere il metabolismo?	<ul style="list-style-type: none"> * Metabolismo e catabolismo * Fase oscura e fase luminosa * Anabolismo e catabolismo * Metafase e anafase * Nessuna delle altre risposte è corretta
16182	Domanda 107846	BIO	Nell'uomo può avvenire anche la:	<ul style="list-style-type: none"> * fotolisi * fermentazione lattica * ciclo di Calvin. * reazione al buio * Nessuna delle altre risposte è corretta
16183	Domanda 107847	BIO	La scissione del glucosio è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * glicogenolisi * glicolisi * ciclo di Krebs * gluconeogenesi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16184	Domanda 107848	BIO	Nella fotosintesi:	<ul style="list-style-type: none"> * l'energia chimica è trasformata in energia elettromagnetica * l'energia elettromagnetica è trasformata in energia chimica * i mitocondri hanno una parte attiva * il ciclo principale è quello di Krebs * Nessuna delle altre risposte è corretta
16185	Domanda 107849	BIO	Nell'uomo il prodotto finale della fermentazione anaerobica è:	<ul style="list-style-type: none"> * acido piruvico * acetil-CoA * acido lattico * acido acetico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16186	Domanda 107850	BIO	Sotto quale forma viene immagazzinata l'energia durante la fotosintesi clorofilliana?	<ul style="list-style-type: none"> * Radiante * Termica * Cinetica * Chimica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16187	Domanda 107851	BIO	Sotto quale forma viene captata l'energia nel processo di fotosintesi?	<ul style="list-style-type: none"> * Chimica * Radiante * Termica * Meccanica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16188	Domanda 107852	BIO	Il principale prodotto della fotosintesi è:	<ul style="list-style-type: none"> * il ribosio * la luce * il glucosio * l'anidride carbonica e l'acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
16189	Domanda 107853	BIO	Un processo è anaerobico quando:	<ul style="list-style-type: none"> * avviene in presenza di ossigeno * avviene in presenza di anidride carbonica * avviene in assenza di ossigeno * quando richiede poco movimento muscolare * Nessuna delle altre risposte è corretta
16190	Domanda 107854	BIO	Il trasporto di una sostanza attraverso una membrana, che avviene contro gradiente di concentrazione, è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * trasporto attivo * tropismo * diffusione fisica * trasporto passivo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16191	Domanda 107855	BIO	L'ossigeno che introduciamo nel nostro organismo con la ventilazione polmonare, serve per:	<ul style="list-style-type: none"> * sentirsi euforici * permettere la funzione di molti enzimi * ossidare le sostanze nutritive allo scopo di ricavare energia * permettere la divisione cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
16192	Domanda 107856	BIO	La fermentazione lattica:	<ul style="list-style-type: none"> * avviene nelle cellule eucariote in presenza di eccessive quantità di ossigeno * produce acqua e ossigeno * produce acido lattico con un rendimento energetico basso * produce acido lattico con un rendimento energetico alto * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16193	Domanda 107857	BIO	L'effetto immediato del blocco della respirazione in cellule eucariotiche è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'arresto della sintesi di ATP * l'arresto della sintesi di DNA * la morte cellulare * la dispnea * Nessuna delle altre risposte è corretta
16194	Domanda 107858	BIO	La fotosintesi porta alla formazione di molecole organiche a partire da molecole semplici. Queste sono:	<ul style="list-style-type: none"> * anidride carbonica e clorofilla * idrogeno e P * clorofilla e idrogeno c * anidride carbonica e acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
16195	Domanda 107859	BIO	L'ATP è una molecola in grado di intervenire nella cellula:	<ul style="list-style-type: none"> * per permettere reazioni endoergoniche, altrimenti impossibili * per permettere reazioni altrimenti impossibili * per originare radiazioni elettromagnetiche * per formare DNA ed RNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
16196	Domanda 107860	BIO	La reazione oscura della fotosintesi richiede disponibilità di:	<ul style="list-style-type: none"> * luce * anidride carbonica * ribosio * fosforo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16197	Domanda 107861	BIO	Per compiere la fotosintesi una pianta richiede:	<ul style="list-style-type: none"> * ossido di carbonio e acqua * anidride carbonica e acqua * glucosio e anidride carbonica * acqua e glucosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
16198	Domanda 107862	BIO	I centri della respirazione cellulare sono:	<ul style="list-style-type: none"> * i ribosomi * i centrioli * i lisosomi * i cromosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16199	Domanda 107863	BIO	Il composto utilizzato dalle cellule per accumulare energia è:	<ul style="list-style-type: none"> * il NADH * il DNA * l'AMP ciclico * l'ATP * Nessuna delle altre risposte è corretta
16200	Domanda 107864	BIO	La fotosintesi avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * nel nucleo * nei mitocondri * nel citoplasma delle cellule animali * nella membrana plasmatica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16201	Domanda 107865	BIO	L'energia utilizzata nelle reazioni endoergoniche dell'organismo è ottenuta:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla scissione del DNA * dalla scissione delle proteine Q * direttamente dall'ossigeno * dalla scissione dei legami fosforici dell'ATP * Nessuna delle altre risposte è corretta
16202	Domanda 107866	BIO	La formazione di acido lattico avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * in processi anaerobici * in processi aerobici * con una resa energetica alta * nel ciclo di Calvin * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16203	Domanda 107867	BIO	La reazione oscura e quella luminosa fanno parte:	<ul style="list-style-type: none"> * di un processo visivo * della respirazione cellulare * della fotosintesi * di processi di cellule animali * Nessuna delle altre risposte è corretta
16204	Domanda 107868	BIO	La tappa finale della degradazione degli alimenti, quella che porta alla formazione di ATP, avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * nel nucleo * nel citosol * nei ribosomi * nei mitocondri * Nessuna delle altre risposte è corretta
16205	Domanda 107869	BIO	Quale delle seguenti definizioni è esatta per la fotosintesi?	<ul style="list-style-type: none"> * Avviene in tutte le cellule viventi * Libera l'energia immagazzinata negli zuccheri * Produce glucosio e ossigeno * E' una reazione esoergonica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16206	Domanda 107870	BIO	Nella respirazione aerobica si ha ossidazione delle molecole di:	<ul style="list-style-type: none"> * glucosio * ossigeno * biossido di carbonio * acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
16207	Domanda 107871	BIO	Perché la fotosintesi è essenziale per la vita?	<ul style="list-style-type: none"> * fornisce energia termica * fornisce energia in forma utilizzabile solo dalle piante * fornisce energia in forma utilizzabile solo dagli erbivori * fornisce energia in forma utilizzabile solo dai carnivori * Nessuna delle altre risposte è corretta
16208	Domanda 107872	BIO	L'organo deputato alla produzione di cellule aploidi è:	<ul style="list-style-type: none"> * il cervello * l'epidermide * il fegato * la gonade * Nessuna delle altre risposte è corretta
16209	Domanda 107873	BIO	Quale tipo di energia utilizzano le cellule animali per lo svolgimento delle loro funzioni?	<ul style="list-style-type: none"> * chimica * termica * meccanica * nucleare * Nessuna delle altre risposte è corretta
16210	Domanda 107875	BIO	Cosa si intende per vita in anaerobiosi?	<ul style="list-style-type: none"> * esistenza nell'acqua * esistenza nel vuoto * esistenza in presenza di ossigeno * esistenza in assenza di ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
16211	Domanda 107876	BIO	Di quante calorie giornaliere necessita un uomo adulto sano?	<ul style="list-style-type: none"> * 1000 * 1500 * 2000 * 5000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16212	Domanda 107877	BIO	Cosa provoca la deficienza di vitamina D nel bambino?	<ul style="list-style-type: none"> * polmonite * rachidismo * ipertensione * ipotensione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16213	Domanda 107878	BIO	Quando respirano le piante?	<ul style="list-style-type: none"> * sia di giorno che di notte * di giorno * di notte * a cicli periodici * Nessuna delle altre risposte è corretta
16214	Domanda 107879	BIO	Le più importanti forme di energia necessaria per la sopravvivenza dell'uomo, sono:	<ul style="list-style-type: none"> * le proteine che assimiliamo con gli alimenti * le vitamine * i sali minerali * i grassi e gli zuccheri che assimiliamo con gli alimenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16215	Domanda 107881	BIO	Quando è presente $1'O_2$, il glucosio viene trasformato in:	<ul style="list-style-type: none"> * piruvato, che poi è escreto * anidride carbonica e acqua * acido lattico * CO_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16216	Domanda 107886	BIO	il sito attivo è:	<ul style="list-style-type: none"> * il luogo della cellula dove avvengono le reazioni * l'aia cardiaca * il sito dell' enzima dove si attacca il substrato * il sito del substrato che reagisce con l'enzima * Nessuna delle altre risposte è corretta
16217	Domanda 107887	BIO	L'energia radiante del sole:	<ul style="list-style-type: none"> * entra in una catena alimentare come tale * entra in una catena alimentare trasformandosi in energia chimica * inibisce la fotosintesi * attiva la respirazione cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
16218	Domanda 107888	BIO	Quali proteine hanno l'azione di accelerare la velocità di una reazione senza essere modificate?	<ul style="list-style-type: none"> * Coenzimi * Emoglobine * Proteine strutturali * Enzimi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16219	Domanda 107889	BIO	Quale la funzione primaria dei carboidrati negli esseri viventi?	<ul style="list-style-type: none"> * Fornire energia * Formare proteine * Accumularsi nel tessuto adiposo * Formare DNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
16220	Domanda 107891	BIO	Le micosi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * infezioni virali * organelli cellulari * microrganismi cellulari * infezioni fungine * Nessuna delle altre risposte è corretta
16221	Domanda 107892	BIO	L'AIDS è provocata:	<ul style="list-style-type: none"> * da un protozoo * dal plasmodio * dal virus del mosaico del tabacco * da un retrovirus * Nessuna delle altre risposte è corretta
16222	Domanda 107893	BIO	L'eritema è:	<ul style="list-style-type: none"> * una condizione cutanea fisiologica * una condizione cutanea patologica * un'ustione * una patologia retinica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16223	Domanda 107894	BIO	Le fibrillazioni sono: .	<ul style="list-style-type: none"> * contrazioni anomale del muscolo scheletrico * alterazioni patologiche del ritmo cardiaco * alterazioni fisiologiche del ritmo cardiaco * contrazioni tetaniche dei muscoli striati * Nessuna delle altre risposte è corretta
16224	Domanda 107895	BIO	Le aritmie sono:	<ul style="list-style-type: none"> * condizioni patologiche del ritmo e della pompa cardiaca * condizioni fisiologiche della pompa cardiaca * condizioni patologiche del polso radiale * causate dalla mancata chiusura della valvola semilunare sinistra * Nessuna delle altre risposte è corretta
16225	Domanda 107896	BIO	La zanzara anopheles trasmette:	<ul style="list-style-type: none"> * la tubercolosi * il tetano * la malaria * il tifo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16226	Domanda 107897	BIO	Il tetano è dovuto a:	<ul style="list-style-type: none"> * un virus * un batterio * un lievito * un protozoo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16227	Domanda 107898	BIO	La sifilide colpisce principalmente:	<ul style="list-style-type: none"> * l'apparato scheletrico * l'apparato muscolare * l'apparato urinario * l'apparato genitale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16228	Domanda 107899	BIO	L'infezione erpetica, che colpisce numerosi soggetti a livello della mucosa labiale, è di origine:	<ul style="list-style-type: none"> * alimentare * batterica * micotica * virale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16229	Domanda 107900	BIO	Il tifo è una malattia:	<ul style="list-style-type: none"> * virale * batterica * micotica * non infettiva * Nessuna delle altre risposte è corretta
16230	Domanda 107901	BIO	l'astigmatismo è:	<ul style="list-style-type: none"> * un difetto scheletrico * una patologia degli osti valvolari * una patologia che residua vistosi segni sulla cute * una patologia della vista * Nessuna delle altre risposte è corretta
16231	Domanda 107902	BIO	La condizione per cui gli oggetti lontani sono visti meglio dei vicini è definita:	<ul style="list-style-type: none"> * miopia * cataratta * astigmatismo * ipermetropia * Nessuna delle altre risposte è corretta
16232	Domanda 107903	BIO	Nella miopia:	<ul style="list-style-type: none"> * il bulbo oculare è più corto * si vedono male gli oggetti vicini * si vedono male gli oggetti lontani * il cristallino è leggermente opaco * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16233	Domanda 107905	BIO	La penetrazione di un virus o di una sua parte all'interno di una cellula è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * infestazione * tumore * infezione * vivisezione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16234	Domanda 107906	BIO	L'anemia è:	<ul style="list-style-type: none"> * una condizione fisiologica del sangue * una condizione patologica del sangue * una vitamina * una carenza di CO₂ ai tessuti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16235	Domanda 107907	BIO	Nell'ipertrofia cardiaca il cuore si presenta:	<ul style="list-style-type: none"> * rimpicciolito * aritmico * con gli atri che si comunicano tra di loro * aumentato di volume * Nessuna delle altre risposte è corretta
16236	Domanda 107908	BIO	L'enfisema è:	<ul style="list-style-type: none"> * una condizione fisiologica * una patologia dell'apparato respiratorio * un ormone * un osso del cranio * Nessuna delle altre risposte è corretta
16237	Domanda 107909	BIO	L'AIDS è:	<ul style="list-style-type: none"> * una malattia del rene * una malattia del polmone * una sindrome virale * una malattia batterica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16238	Domanda 107910	BIO	La sindrome di Down è una malattia:	<ul style="list-style-type: none"> * virale * batterica * dipende dal sesso * genetica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16239	Domanda 107911	BIO	La poliomielite è:	<ul style="list-style-type: none"> * una patologia batterica * un'infezione * un'infezione del cavo orale * un'infezione virale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16240	Domanda 107912	BIO	In una infezione latente:	<ul style="list-style-type: none"> * il virus non è patogeno * il virus è subito distrutto * il batterio si riproduce all'interno della cellula e la distrugge * il virus vive all'interno della cellula in modo silente * Nessuna delle altre risposte è corretta
16241	Domanda 107913	BIO	Le metastasi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * fenomeni fisiologici * tumori primitivi * impianti tumorali in organi diversi da quello sede del tumore primario * neoplasie benigne * Nessuna delle altre risposte è corretta
16242	Domanda 107914	BIO	In presenza di metastasi:	<ul style="list-style-type: none"> * l'individuo si avvia verso la guarigione * è facilmente asportabile il tumore * la prognosi è infausta * si deve operare necessariamente * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16243	Domanda 107915	BIO	Un tipo di cancro femminile piuttosto frequente è:	<ul style="list-style-type: none"> * il cancro della vagina * il cancro dei polmoni * il cancro della mammella * il cancro della prostata * Nessuna delle altre risposte è corretta
16244	Domanda 107916	BIO	Un tumore è caratterizzato:	<ul style="list-style-type: none"> * da cellule altamente differenziate * da cellule a crescita lenta * da cellule a crescita rapida * dal granuloma * Nessuna delle altre risposte è corretta
16245	Domanda 107917	BIO	Un tumore è benigno quando:	<ul style="list-style-type: none"> * non è invasivo * produce effetti benefici sull'organismo * non è asportabile chirurgicamente * è formato da cellule prive di DNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
16246	Domanda 107918	BIO	Un tumore maligno:	<ul style="list-style-type: none"> * si può asportare facilmente * è invasivo * non è invasivo * non si diffonde per via linfatica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16247	Domanda 107919	BIO	Il vaccino antinfluenzale:	<ul style="list-style-type: none"> * non è stato trovato * deve essere preparato ogni anno in forma nuova * deve essere somministrato a tutti indistintamente * si può somministrare solo ai bambini * Nessuna delle altre risposte è corretta
16248	Domanda 107920	BIO	La tubercolosi colpisce prevalentemente:	<ul style="list-style-type: none"> * la cute * il fegato * il sistema vasale * il polmone * Nessuna delle altre risposte è corretta
16249	Domanda 107921	BIO	La sifilide è una malattia a trasmissione:	<ul style="list-style-type: none"> * oro-fecale * ematica * vettoriale * sessuale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16250	Domanda 107922	BIO	L'influenza è una patologia:	<ul style="list-style-type: none"> * batterica * fungina * virale * venerea * Nessuna delle altre risposte è corretta
16251	Domanda 107923	BIO	Un tipo di epatite trasmessa principalmente per via trasfusionale è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'epatite F * l'epatite C * l'epatite A * l'epatite venerea * Nessuna delle altre risposte è corretta
16252	Domanda 107924	BIO	Una malattia trasmessa tramite rapporti sessuali è:	<ul style="list-style-type: none"> * il colera * l'epatite A * la sifilide * l'influenza * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16253	Domanda 107925	BIO	La sifilide è:	<ul style="list-style-type: none"> * una malattia causata da un fungo * una patologia intestinale * una malattia venerea * un'infezione virale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16254	Domanda 107926	BIO	Le epatiti A e B sono:	<ul style="list-style-type: none"> * stati fisiologici * infiammazioni vascolari del fegato * infezioni batteriche * infezioni virali * Nessuna delle altre risposte è corretta
16255	Domanda 107927	BIO	L'epatite A si trasmette:	<ul style="list-style-type: none"> * tramite liquido seminale * tramite sangue * tramite via sessuale * tramite cibi e acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
16256	Domanda 107928	BIO	L'epatite B si trasmette:	<ul style="list-style-type: none"> * per via oro-fecale * per via ematica e sessuale * per via aerea * tramite punture di zanzare * Nessuna delle altre risposte è corretta
16257	Domanda 107929	BIO	Il contagio del virus HIV avviene attraverso:	<ul style="list-style-type: none"> * saliva * rapporti sessuali, contatti tra sangue, passaggio madre-feto * solo tramite rapporti sessuali * baci e uso di preservativi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16258	Domanda 107930	BIO	I virus dell'epatite A e quello dell'epatite B:	<ul style="list-style-type: none"> * danno patologie con sintomi del tutto differenti * differiscono, tra l'altro, per la via di trasmissione * sono due forme presenti in momenti diversi della vita di un virus * si equivalgono * Nessuna delle altre risposte è corretta
16259	Domanda 107931	BIO	L'anafilassi è:	<ul style="list-style-type: none"> * una reazione nervosa * una patologia renale * una reazione immunitaria * una condizione fisiologica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16260	Domanda 107933	BIO	L'aterosclerosi:	<ul style="list-style-type: none"> * è una patologia a carico del cuore * è causata da placche aterosclerotiche dovute all'accumulo di colesterolo nei vasi * è sinonimo di arterosclerosi * indica una sclerosi cicatriziale dei vasi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16261	Domanda 107934	BIO	Nella prevenzione dell'aterosclerosi è importante:	<ul style="list-style-type: none"> * curare l'ipertensione * l'operazione chirurgica * la fisioterapia * l'igiene ambientale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16262	Domanda 107935	BIO	Un anziano è un soggetto a rischio per:	<ul style="list-style-type: none"> * le malformazioni ereditarie * la sindrome di Turner * il cancro alla tiroide * l'arteriosclerosi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16263	Domanda 107936	BIO	La rosolia e la varicella:	<ul style="list-style-type: none"> * possono venire più volte nella vita * conferiscono un'immunità per tutta la vita * colpiscono solo i maschi * sono più frequenti dopo i 40 anni * Nessuna delle altre risposte è corretta
16264	Domanda 107937	BIO	La rosolia:	<ul style="list-style-type: none"> * può causare sterilità nella donna * può provocare malformazioni fetali se contratta durante la gravidanza * viene curata somministrando antibiotici * ha le stesse manifestazioni della varicella * Nessuna delle altre risposte è corretta
16265	Domanda 107938	BIO	Il vaccino anti-rosolia:	<ul style="list-style-type: none"> * non esiste * esiste ma non è efficace * è in fase di sperimentazione * è applicato alle giovani donne in pubertà * Nessuna delle altre risposte è corretta
16266	Domanda 107939	BIO	Nella prevenzione dell'AIDS è importante evitare l'uso di:	<ul style="list-style-type: none"> * b + c + d * spazzolini da denti in comune con un malato * siringhe già usate * sangue trasfuso non controllato * Nessuna delle altre risposte è corretta
16267	Domanda 107942	BIO	Con una pressione sanguigna di 95/170, un individuo è detto;	<ul style="list-style-type: none"> * iperteso * anemico * ipoteso * normoteso * Nessuna delle altre risposte è corretta
16268	Domanda 107943	BIO	La cirrosi:	<ul style="list-style-type: none"> * è una condizione patologica a carico del fegato * colpisce solo le donne * colpisce solo gli uomini * è una condizione fisiologica a carico del pancreas * Nessuna delle altre risposte è corretta
16269	Domanda 107944	BIO	L'eccessivo consumo di alcool, causa:	<ul style="list-style-type: none"> * lunga vita * tumori del colon * un cuore più resistente * cirrosi epatica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16270	Domanda 107945	BIO	Un medico prescrive ad un paziente una cura a base di antibiotici. Si può dedurre che il paziente:	<ul style="list-style-type: none"> * ha contratto un'infezione virale * ha contratto un'infezione batterica * ha una disfunzione gastrica * ha una ritenzione idrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16271	Domanda 107946	BIO	Il comune raffreddore è provocato da:	<ul style="list-style-type: none"> * un virus * un batteriofago * uno stafilococco * un lievito * Nessuna delle altre risposte è corretta
16272	Domanda 107947	BIO	Cos'è la miosi?	<ul style="list-style-type: none"> * costrizione pupillare * dilatazione pupillare * l'accomodazione del cristallino * una forma di miocardite * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16273	Domanda 107951	BIO	I neurotrasmettitori sono:	<ul style="list-style-type: none"> * mediatori chimici che trasportano l'impulso nervoso * ormoni secreti da neuroni * farmaci che inibiscono la propagazione dell'impulso nervoso * mediatori chimici prodotti dalla neuroipofisi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16274	Domanda 107952	BIO	I centri dell'equilibrio si trovano;	<ul style="list-style-type: none"> * nel midollo spinale * nei muscoli * nel cervelletto * nell'encefalo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16275	Domanda 107953	BIO	I raggi luminosi entrano nell'occhio:	<ul style="list-style-type: none"> * ad intermittenza * attraverso il cristallino * arrivano direttamente alla retina * attraverso la pupilla * Nessuna delle altre risposte è corretta
16276	Domanda 107954	BIO	I recettori della vista si trovano:	<ul style="list-style-type: none"> * nel cristallino * nella pupilla * nella camera anteriore dell'occhio * nella retina * Nessuna delle altre risposte è corretta
16277	Domanda 107955	BIO	Nell'occhio dei vertebrati è presente:	<ul style="list-style-type: none"> * la cornea * il liquido cefalorachidiano * lo sclerotomo * il trofoblasto * Nessuna delle altre risposte è corretta
16278	Domanda 107956	BIO	La cornea è:	<ul style="list-style-type: none"> * un tessuto embrionale * un tessuto dell'occhio * una malattia del sistema nervoso * una patologia della vista * Nessuna delle altre risposte è corretta
16279	Domanda 107957	BIO	La retina è:	<ul style="list-style-type: none"> * un muscolo oculare * lo strato più interno del globo oculare * lo strato più esterno del globo oculare * lo strato del globo oculare meno sensibile alla luce * Nessuna delle altre risposte è corretta
16280	Domanda 107958	BIO	Il disco pigmentato che dà colore all'occhio è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * pupilla * corioide * retina * iride * Nessuna delle altre risposte è corretta
16281	Domanda 107959	BIO	Gli stimoli appartenenti ai cinque sensi vengono avvertiti dall'uomo tramite:	<ul style="list-style-type: none"> * effettori muscolari di vario tipo * cute ed annessi * recettori di vario tipo * termorecettori solamente * Nessuna delle altre risposte è corretta
16282	Domanda 107960	BIO	La struttura encefalica che controlla l'equilibrio è:	<ul style="list-style-type: none"> * il talamo * il cervelletto * la dura madre * il bulbo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16283	Domanda 107961	BIO	La sostanza che forma una guaina attorno ad alcune fibre nervose è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * tessuto connettivo * assone * adrenalina * mielina * Nessuna delle altre risposte è corretta
16284	Domanda 107962	BIO	La mielina è:	<ul style="list-style-type: none"> * una fibra nervosa * una sostanza vegetale derivante dal miele * una sostanza bianca che ricopre la fibra nervosa * una vitamina * Nessuna delle altre risposte è corretta
16285	Domanda 107963	BIO	Il neurone è:	<ul style="list-style-type: none"> * la cellula nervosa * un prolungamento della cellula nervosa * la fibra muscolare innervata da una fibra nervosa * l'unità funzionale del rene * Nessuna delle altre risposte è corretta
16286	Domanda 107964	BIO	Sto percorrendo in macchina una strada con diritto di precedenza. Improvvisamente una macchina spunta da una via laterale senza fermarsi allo STOP. Freno istintivamente per evitare lo scontro, mentre il cuore accelera i suoi battiti e una vampata di calor	<ul style="list-style-type: none"> * si è attivata la corteccia profonda del cervello * si è attivato un arco riflesso semplice * si è attivata l'ipofisi * si è attivato il sistema nervoso simpatico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16287	Domanda 107965	BIO	Uno spermatozoo portatore di un cromosoma X che feconda una cellula uovo il risultato sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * 50% di probabilità che sia femmina e 50% che sia maschio * 100% che sia femmina * 100% che sia maschio * molto probabile che sia maschio * Nessuna delle altre risposte è corretta
16288	Domanda 107966	BIO	L'ormone sessuale maschile è;	<ul style="list-style-type: none"> * il progesterone * il glucagone * il testosterone * l'estrogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
16289	Domanda 107967	BIO	L'insulina, ormone prodotto dalla parte endocrina del pancreas, ha la funzione di:	<ul style="list-style-type: none"> * digerire gli alimenti * controllare gli zuccheri nel sangue * controllare gli zuccheri in cavità addominale * controllare i grani nel sangue * Nessuna delle altre risposte è corretta
16290	Domanda 107968	BIO	L'insulina, ormone prodotto dal pancreas, è riversata:	<ul style="list-style-type: none"> * nel duodeno * nel fegato * all'esterno del corpo * nel sangue * Nessuna delle altre risposte è corretta
16291	Domanda 107969	BIO	Una ghiandola si dice endocrina:	<ul style="list-style-type: none"> * se riversa il suo secreto in cavità comunicanti con l'esterno * se riversa il suo secreto direttamente nel sangue * se non riversa il suo prodotto e lo utilizza per se stessa * se produce endoperossidi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16292	Domanda 107970	BIO	Una ghiandola esocrina è:	<ul style="list-style-type: none"> * un organo a secrezione interna * un organo a secrezione esterna * solo il fegato nel nostro organismo * le isole di Langherans * Nessuna delle altre risposte è corretta
16293	Domanda 107971	BIO	Una ghiandola endocrina è:	<ul style="list-style-type: none"> * un organo a secrezione interna * un organo a secrezione esterna * la ghiandola che produce solo adrenalina * inesistente nell'uomo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16294	Domanda 107972	BIO	Quale di queste è la ghiandola più voluminosa?	<ul style="list-style-type: none"> * Ipofisi * Parotide * Fegato * Tiroide * Nessuna delle altre risposte è corretta
16295	Domanda 107973	BIO	Il progesterone è:	<ul style="list-style-type: none"> * un ormone sessuale maschile * un ormone sessuale femminile * un ormone sessuale sia maschile che femminile * un ormone che agisce sul rene * Nessuna delle altre risposte è corretta
16296	Domanda 107974	BIO	Quale tra questi è un ormone sessuale maschile?	<ul style="list-style-type: none"> * Estrogeno * Aldosterone * Testosterone * Ossitocina * Nessuna delle altre risposte è corretta
16297	Domanda 107975	BIO	Una cavità rivestita da cellule epiteliali specializzate alla secrezione di determinate sostanze si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * papilla gustativa * epifisi * morula * ghiandola * Nessuna delle altre risposte è corretta
16298	Domanda 107976	BIO	Una ghiandola che per mezzo di un dotto escretore riversa il suo secreto all'esterno o in una cavità del corpo comunicante con l'esterno, viene detta:	<ul style="list-style-type: none"> * endocrina * olocrina * pituitaria * esocrina * Nessuna delle altre risposte è corretta
16299	Domanda 107977	BIO	L' ipofisi è:	<ul style="list-style-type: none"> * un dente * la parte di un osso * un'articolazione tra due ossa * una ghiandola a secrezione interna * Nessuna delle altre risposte è corretta
16300	Domanda 107978	BIO	Per glicemia si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * la concentrazione di glucosio nel sangue * un processo di degradazione del glucosio * una condizione di eccesso di glucosio nel sangue * una condizione di carenza di glucosio nel sangue * Nessuna delle altre risposte è corretta
16301	Domanda 107979	BIO	Il testosterone, gli estrogeni e il progesterone sono:	<ul style="list-style-type: none"> * prodotti industriali * ormoni sessuali maschili * ormoni sessuali maschili e femminili * vitamine * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16302	Domanda 107980	BIO	Gli ormoni sessuali sono secreti:	<ul style="list-style-type: none"> * dalle gonadi * dal talamo * dallo scroto * dai gameti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16303	Domanda 107981	BIO	Gli ormoni sessuali femminili che controllano il ciclo mestruale sono:	<ul style="list-style-type: none"> * lattotropo e aldosterone * progesterone ed estrogeni * testosterone e cortisolo * aldosterone e cortisolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16304	Domanda 107982	BIO	Una ghiandola priva di dotto escretore, che secerne direttamente nel sangue, è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * esocrina * olocrina * apocrina * endocrina * Nessuna delle altre risposte è corretta
16305	Domanda 107983	BIO	Gli ormoni sono composti che hanno le seguenti funzioni:	<ul style="list-style-type: none"> * vengono introdotti con gli alimenti e servono al controllo dei processi di assimilazione * sono tutti regolatori della funzione riproduttiva e, quindi sono presenti solo durante l'età feconda * sono prodotti di trasformazione delle vitamine e servono a controllare l'accrescimento * sono regolatori di molte funzioni biologiche assai diverse tra loro e vengono prodotti all'interno dell'organismo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16306	Domanda 107984	BIO	Con quale ghiandola è in relazione lo iodio?	<ul style="list-style-type: none"> * ipotalamo * ipofisi * surrenali * tiroide * Nessuna delle altre risposte è corretta
16307	Domanda 107987	BIO	Il fegato si trova:	<ul style="list-style-type: none"> * nel lato sinistro dell'addome * al centro dell'addome * nella parte bassa dell'addome * sul lato destro dell'addome * Nessuna delle altre risposte è corretta
16308	Domanda 107988	BIO	Una sostanza che, iniettata nel corpo di un animale, è capace di provocare la formazione di anticorpi si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * allele * alcaloide * aploide * antigene * Nessuna delle altre risposte è corretta
16309	Domanda 107989	BIO	Qualsiasi molecola che può stimolare la produzione di anticorpi che reagiscono specificatamente con essa si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * androgenesi * linfocito * gene * antigene * Nessuna delle altre risposte è corretta
16310	Domanda 107990	BIO	Le tonsille sono:	<ul style="list-style-type: none"> * ammassi di tessuto che non servono a nulla * organi linfoidi * ghiandole salivari * produttrici di enzimi digestivi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16311	Domanda 107991	BIO	Sostanze (generalmente di natura proteica) che introdotte in un organismo stimolano in esso la formazione di anticorpi, si chiamano:	<ul style="list-style-type: none"> * anticodon * antigeni * alcaloidi * aracnoidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16312	Domanda 107992	BIO	Il sistema ABO è:	<ul style="list-style-type: none"> * il nome di un sistema omeostatico * un sistema di gruppi sanguigni * l'insieme di anticorpi * il sistema di coagulazione del sangue * Nessuna delle altre risposte è corretta
16313	Domanda 107993	BIO	Gli antigeni hanno la funzione di:	<ul style="list-style-type: none"> * fare coagulare il sangue * indurre una risposta immunitaria * riconoscere prodotti estranei e distruggerli * riconoscimento tra cellule * Nessuna delle altre risposte è corretta
16314	Domanda 107994	BIO	Fondamentale nelle risposte immunologiche è:	<ul style="list-style-type: none"> * la presenza del batterio intero * la reazione antigene-anticorpo * la produzione di anticorpi incompleti che si completeranno nel legame con l'antigene * l'attività dei linfociti T citotossici contro molecole estranee * Nessuna delle altre risposte è corretta
16315	Domanda 107995	BIO	Gli anticorpi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * proteine prodotte dal nostro organismo capaci di fornire una difesa immunitaria contro sostanze e cellule estranee * sostanze di origine alimentare * tossine di origine batterica * proteine prodotte da virus e capaci di attaccare il nostro corpo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16316	Domanda 107996	BIO	Quando una persona contrae una malattia, il suo organismo produce anticorpi che restano anche quando il soggetto è guarito. In questo caso si parla di immunità:	<ul style="list-style-type: none"> * definitiva * passiva, acquisita * passiva * attiva, acquisita * Nessuna delle altre risposte è corretta
16317	Domanda 107997	BIO	Gli anticorpi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * ormoni * vitamine * proteine * endotossine * Nessuna delle altre risposte è corretta
16318	Domanda 107998	BIO	Gli antigeni sono:	<ul style="list-style-type: none"> * prodotti fisiologici del nostro corpo * geni regolatori * prodotti riconosciuti estranei dal nostro organismo * prodotti della risposta immunitaria * Nessuna delle altre risposte è corretta
16319	Domanda 107999	BIO	Un antigene è:	<ul style="list-style-type: none"> * la molecola bersaglio di un anticorpo * l'allele recessivo di un carattere * il DNA complementare ad un gene * il prodotto di un crossing-over * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28298	DOMANDA 108	BIO	Per asfaltare una strada 10 operai, lavorando allo stesso ritmo, impiegano 18 giorni: in quanti giorni potrebbe essere eseguito il lavoro se gli operai fossero 15?	<ul style="list-style-type: none"> * 12 * 30 * 32 * 14 * 15
16320	Domanda 108000	BIO	La vaccinazione comporta l'inoculazione di:	<ul style="list-style-type: none"> * antigeni * anticorpi * antibiotici * antinfiammatori * Nessuna delle altre risposte è corretta
16321	Domanda 108001	BIO	I muscoli vengono stimolati alla contrazione da:	<ul style="list-style-type: none"> * metaboliti * ioni H^+ * impulsi nervosi * enzimi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16322	Domanda 108002	BIO	I muscoli involontari:	<ul style="list-style-type: none"> * sono quelli striati cardiaci * sono quelli scheletrici * sono quelli lisci * non esistono * Nessuna delle altre risposte è corretta
16323	Domanda 108003	BIO	I muscoli volontari:	<ul style="list-style-type: none"> * sono quelli cardiaci * sono quelli scheletrici * sono quelli lisci * non esistono * Nessuna delle altre risposte è corretta
16324	Domanda 108004	BIO	Quali di questi minerali sono maggiormente presenti nell'osso?	<ul style="list-style-type: none"> * $CaCO_3$ * Na * H_3PO_4 * Ca e P * Nessuna delle altre risposte è corretta
16325	Domanda 108005	BIO	Senza lo scheletro, il corpo:	<ul style="list-style-type: none"> * potrebbe sostenersi ugualmente * non subisce variazioni * non ha una forma definita * potrebbe proteggere meglio molti suoi organi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16326	Domanda 108006	BIO	Per una normale contrazione necessitano:	<ul style="list-style-type: none"> * emoglobina * albumina * OH^- * ioni Ca * Nessuna delle altre risposte è corretta
16327	Domanda 108007	BIO	Una proprietà delle cellule muscolari è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'eccitabilità * la colorabilità * la spontaneità dell'eccitamento * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16328	Domanda 108008	BIO	I muscoli scheletrici, cardiaci e lisci:	<ul style="list-style-type: none"> * si differiscono solo per la sede * si differiscono per sede e funzione * si differiscono per sede, funzione e struttura anatomica * non si differiscono affatto * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16329	Domanda 108009	BIO	Il tessuto fatto di cellule specializzate per la contrazione, che determina i movimenti del corpo è il:	<ul style="list-style-type: none"> * connettivo * epiteliale * muscolare * nervoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
16330	Domanda 108010	BIO	Il cranio, la colonna vertebrale, lo sterno e le costole formano una parte del sistema scheletrico. Essa è:	<ul style="list-style-type: none"> * la parte appendicolare * la parte fissa * la parte assiale * la parte cartilaginea * Nessuna delle altre risposte è corretta
16331	Domanda 108011	BIO	Lo sterno è:	<ul style="list-style-type: none"> * un muscolo del torace * il nervo che controlla i muscoli della faccia * un osso anteriore del torace * la fase di contrazione del cuore * Nessuna delle altre risposte è corretta
16332	Domanda 108012	BIO	Il bacino o pelvi è formato:	<ul style="list-style-type: none"> * dalle due ossa dell'anca * da un unico osso * dalle due ossa dell'anca, dal sacro e dal coccige * dal sacro e dal coccige * Nessuna delle altre risposte è corretta
16333	Domanda 108013	BIO	Nel braccio si trovano:	<ul style="list-style-type: none"> * il bicipite posteriormente e il tricipite anteriormente * due bicipiti * due tricipiti * il bicipite anteriormente e il tricipite posteriormente * Nessuna delle altre risposte è corretta
16334	Domanda 108014	BIO	La clavicola è:	<ul style="list-style-type: none"> * un osso della cintura scapolare * un osso del cingolo pelvico * un muscolo dell'arto superiore * un organo dell'apparato digerente * Nessuna delle altre risposte è corretta
16335	Domanda 108015	BIO	L'omero è:	<ul style="list-style-type: none"> * un osso del braccio * un muscolo dell'arto superiore * un osso della spalla * un osso dell'avambraccio * Nessuna delle altre risposte è corretta
16336	Domanda 108016	BIO	Nella coscia si trovano:	<ul style="list-style-type: none"> * il bicipite anteriormente e il quadricipite posteriormente * il bicipite posteriormente e il quadricipite anteriormente * solo il quadricipite anteriormente * il quadricipite anteriormente e il tricipite posteriormente * Nessuna delle altre risposte è corretta
16337	Domanda 108017	BIO	Il tessuto muscolare possiede una proprietà caratteristica, la:	<ul style="list-style-type: none"> * irritabilità * permeabilità * estensibilità * contrattilità * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16338	Domanda 108018	BIO	Il muscolo bicipite si trova anteriormente e il tricipite posteriormente:	<ul style="list-style-type: none"> * nella coscia * nel braccio * nell'avambraccio * nella gamba * Nessuna delle altre risposte è corretta
16339	Domanda 108019	BIO	Midollo osseo e midollo spinale:	<ul style="list-style-type: none"> * si identificano * sono due entità distinte * il primo è riscontrabile nell'uomo, il secondo negli uccelli * sono due entità diverse, ma con uguale funzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16340	Domanda 108020	BIO	La parte appendicolare del nostro scheletro è formata da:	<ul style="list-style-type: none"> * arti superiori * cranio e arti superiori * arti superiori e arti inferiori * sterno e coste * Nessuna delle altre risposte è corretta
16341	Domanda 108021	BIO	Un arto che si allontana dal tronco compie un movimento di:	<ul style="list-style-type: none"> * adduzione * flessione * estensione * abduzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16342	Domanda 108022	BIO	Il termine opposto di abduzione è: .	<ul style="list-style-type: none"> * flessione * estensione * rotazione * adduzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16343	Domanda 108023	BIO	Il movimento di adduzione permette che l'arto:	<ul style="list-style-type: none"> * si allontani dal corpo * si avvicini al corpo * si fletta * si sposti in avanti . * Nessuna delle altre risposte è corretta
16344	Domanda 108024	BIO	Non è un osso:	<ul style="list-style-type: none"> * il femore * il piloro * il radio * lo sterno * Nessuna delle altre risposte è corretta
16345	Domanda 108025	BIO	La fibra muscolare è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'unità più piccola che forma il muscolo * il muscolo * la fibra nervosa che innerva il muscolo * la cellula muscolare * Nessuna delle altre risposte è corretta
16346	Domanda 108026	BIO	La cellula muscolare si identifica con:	<ul style="list-style-type: none"> * la fibra muscolare * la miofibrilla muscolare * l'intero muscolo * il filamento di miosina * Nessuna delle altre risposte è corretta
16347	Domanda 108027	BIO	Due muscoli sono detti antagonisti perché:	<ul style="list-style-type: none"> * agiscono contemporaneamente * uno si contrae sempre e l'altro si rilassa sempre * producono il movimento in ossa differenti * mentre uno è in contrazione l'altro è rilassato, e viceversa, e inoltre fanno muovere lo stesso segmento osseo in direzioni opposte * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16348	Domanda 108028	BIO	Il movimento è il risultato:	<ul style="list-style-type: none"> * della contrazione di un singolo muscolo * del rilassamento di un singolo muscolo * della contrazione e del rilassamento di coppie di muscoli, detti antagonisti * di un'azione involontaria * Nessuna delle altre risposte è corretta
16349	Domanda 108029	BIO	La rotula:	<ul style="list-style-type: none"> * si articola con la tibia * si articola col perone * è sinonimo di patella * è un muscolo del ginocchio * Nessuna delle altre risposte è corretta
16350	Domanda 108030	BIO	La rotula è:	<ul style="list-style-type: none"> * sinonimo di patella * un osso corto del piede * un muscolo * un legamento del ginocchio * Nessuna delle altre risposte è corretta
16351	Domanda 108031	BIO	La clavicola:	<ul style="list-style-type: none"> * è un osso piatto * è un osso lungo * è sinonimo di scapola * è un muscolo della spalla * Nessuna delle altre risposte è corretta
16352	Domanda 108032	BIO	Un bambino si è incrinato il perone. Pertanto:	<ul style="list-style-type: none"> * il bambino non potrà masticare * il bambino non potrà parlare * sarà compromessa la sua attività digestiva * sarà compromessa la sua attività respiratoria * Nessuna delle altre risposte è corretta
16353	Domanda 108033	BIO	Quale dei seguenti organi è di natura muscolare?	<ul style="list-style-type: none"> * Polmoni * Fegato * Milza * Utero * Nessuna delle altre risposte è corretta
16354	Domanda 108034	BIO	In quale regione della colonna vertebrale cinque vertebre sono fuse insieme in un unico blocco?	<ul style="list-style-type: none"> * Regione cervicale * Coccige * Regione toracica * Regione sacrale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16355	Domanda 108035	BIO	Da cos'è costituito il muscolo striato?	<ul style="list-style-type: none"> * da cellule epiteliali * da cellule striati * da fibre muscolari * da fibrocellule muscolari lisce * Nessuna delle altre risposte è corretta
16356	Domanda 108036	BIO	Qual è il costituente fondamentale delle ossa?	<ul style="list-style-type: none"> * permanganato di potassio * fosfato di potassio * fosfato di zinco * fosfato di calcio * Nessuna delle altre risposte è corretta
16357	Domanda 108037	BIO	Il tessuto osseo è:	<ul style="list-style-type: none"> * tessuto con funzioni di rivestimento e secreteorie * tessuto connettivo con funzioni di sostegno e ricambio * tessuto formato da neuroni e da cellule accessorie con cui sono a contatto * tessuto che ha solo funzioni di rivestimento * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16358	Domanda 108050	BIO	La mioglobina è:	<ul style="list-style-type: none"> * una proteina strutturale * una proteina enzimatica * una proteina muscolare * una vitamina * Nessuna delle altre risposte è corretta
16359	Domanda 108051	BIO	I vasi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * strutture di scambio energetico * sotto controllo nervoso volontario * senza controllo nervoso e ormonale * strutture di trasporto delle sole vitamine * Nessuna delle altre risposte è corretta
16360	Domanda 108052	BIO	La pressione nel circolo ematico:	<ul style="list-style-type: none"> * è individuata da due valori, massimo e minimo * non varia mai * varia solo in condizioni fisiologiche * mantiene sempre valori medi tra un massimo e un minimo teorico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16361	Domanda 108053	BIO	Gli scambi fra sangue e tessuti avvengono:	<ul style="list-style-type: none"> * a livello arteriolare * a livello venulare * a livello alveolare * nei capillari * Nessuna delle altre risposte è corretta
16362	Domanda 108054	BIO	Nel sistema vasale si susseguono nell'ordine:	<ul style="list-style-type: none"> * vene-capillari-arterie * capillari-vene-arterie * arterie-vene-capillari * arterie-capillari-vene * Nessuna delle altre risposte è corretta
16363	Domanda 108055	BIO	I vasi con il diametro più piccolo sono:	<ul style="list-style-type: none"> * vene * arterie * capillari * arteriole * Nessuna delle altre risposte è corretta
16364	Domanda 108056	BIO	Le valvole nel cuore si trovano:	<ul style="list-style-type: none"> * solo tra atri e ventricoli * solo tra vene e atri * solo tra ventricoli e arterie * tra atri-ventricoli e ventricoli-arterie * Nessuna delle altre risposte è corretta
16365	Domanda 108057	BIO	I toni cardiaci sono:	<ul style="list-style-type: none"> * rumori patologici del cuore * rumori fisiologici determinati da particolari fasi del ciclo cardiaco * stati di contrazione muscolare * soffi prodotti dalle valvole del cuore * Nessuna delle altre risposte è corretta
16366	Domanda 108058	BIO	Le valvole sono:	<ul style="list-style-type: none"> * apparati anatomici riscontrabili solo nel cuore * apparati anatomici riscontrabili solo nelle vene * apparati anatomici riscontrabili nel cuore e nei vasi * apparati funzionali del cuore * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16367	Domanda 108059	BIO	La funzione valvolare consiste in:	<ul style="list-style-type: none"> * nell'impedire il reflusso del sangue * nel fare passare il sangue ad intermittenza * nell'aprire determinati vasi solo in seguito a stimoli ormonali * Tutte le risposte sono giuste * Nessuna delle altre risposte è corretta
16368	Domanda 108060	BIO	La diastole è:	<ul style="list-style-type: none"> * una delle parti di cui è composto un osso lungo * la fase di rilasciamento del cuore * la pressione massima nelle arterie * la fase inspiratoria alveolare * Nessuna delle altre risposte è corretta
16369	Domanda 108061	BIO	La sistole è:	<ul style="list-style-type: none"> * la fase di rilasciamento del cuore * la fase di riempimento dei ventricoli * la fase di contrazione del cuore * non ha a che fare con il cuore * Nessuna delle altre risposte è corretta
16370	Domanda 108062	BIO	Le piastrine hanno la funzione di:	<ul style="list-style-type: none"> * partecipare alla coagulazione del sangue * trasportare emoglobina * produrre anticorpi * trasportare varie sostanze * Nessuna delle altre risposte è corretta
16371	Domanda 108063	BIO	Nell' uomo il sistema cardiocircolatorio è:	<ul style="list-style-type: none"> * asimmetrico * semplice e completo * doppio e incompleto * doppio e completo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16372	Domanda 108064	BIO	Il sistema cardiocircolatorio umano prevede l'esistenza di:	<ul style="list-style-type: none"> * una pompa e il grande circolo * una pompa e una doppia circolazione incompleta * una pompa, il piccolo e il grande circolo * una doppia circolazione incompleta * Nessuna delle altre risposte è corretta
16373	Domanda 108065	BIO	Alla coagulazione del sangue:	<ul style="list-style-type: none"> * partecipa l'emoglobina * partecipano gli anticorpi * partecipano le piastrine * provvede un'attività particolare del cuore * Nessuna delle altre risposte è corretta
16374	Domanda 108066	BIO	Gli eritrociti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * macrofagi * monociti * globuli rossi e globuli bianchi * globuli rossi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16375	Domanda 108067	BIO	Il cuore viene irrorato:	<ul style="list-style-type: none"> * dall'aorta toracica * dall'aorta * dalle carotidi comuni * dalla giugulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
16376	Domanda 108068	BIO	Il cuore si divide in:	<ul style="list-style-type: none"> * due atri e due ventricoli * un grande atrio e due ventricoli * due atri e un grande ventricolo * un atrio e un ventricolo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttito	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16377	Domanda 108069	BIO	Nel sistema circolatorio si susseguono nell'ordine:	<ul style="list-style-type: none"> * pompa, vasi di raccolta, distribuzione e scambio * pompa, vasi di distribuzione, raccolta e scambio * pompa, vasi di distribuzione, scambio e raccolta * pompa, vasi di scambio, distribuzione e raccolta * Nessuna delle altre risposte è corretta
16378	Domanda 108070	BIO	Un organismo in anossia è:	<ul style="list-style-type: none"> * ricco di ossigeno * di colorito rosso vivo * capace di vivere a lungo * in assenza di ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
16379	Domanda 108071	BIO	Il cuore:	<ul style="list-style-type: none"> * contiene solo sangue non ossigenato * si trova nell'ipocondrio sinistro * è formato da un muscolo con caratteristiche intermedie tra quello liscio e quello striato * batte un ritmo molto diverso da individuo a individuo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16380	Domanda 108072	BIO	L'ossigeno è trasportato in maggioranza:	<ul style="list-style-type: none"> * disciolto nel plasma * dalle piastrine * dagli eritrociti * dai leucociti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16381	Domanda 108073	BIO	L'emoglobina:	<ul style="list-style-type: none"> * è ricca di Fe⁺⁺ * è ricca di Cu⁺⁺ * non è responsabile del colore degli eritrociti * accumula ossigeno nei muscoli * Nessuna delle altre risposte è corretta
16382	Domanda 108074	BIO	La proteina plasmatica che a livello dei polmoni si carica di O ₂ è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * mioglobina * albumina * emoglobina * globulina * Nessuna delle altre risposte è corretta
16383	Domanda 108075	BIO	I globuli rossi nei mammiferi:	<ul style="list-style-type: none"> * non posseggono il nucleo * posseggono un solo nucleo * posseggono due nuclei * posseggono più di due nuclei * Nessuna delle altre risposte è corretta
16384	Domanda 108076	BIO	Nel sangue sono presenti in maggior numero:	<ul style="list-style-type: none"> * granulociti * leucociti * piastrine * eritrociti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16385	Domanda 108077	BIO	Da cosa è formata la serie bianca del sangue?	<ul style="list-style-type: none"> * Emazie * Monociti * Linfociti, emazie e piastrine * Granulociti, monociti e linfociti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16386	Domanda 108078	BIO	Il sangue:	<ul style="list-style-type: none"> * è l'unico tessuto a carattere fluido * non è un tessuto * è uno dei tre tessuti a carattere fluido (plasma-sangue-piastrine) * è un tessuto a carattere fluido formato solamente da globuli rossi e bianchi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16387	Domanda 108079	BIO	La funzione valvolare consiste:	<ul style="list-style-type: none"> * nell'impedire il passaggio di sangue tra atri e ventricoli * nell'impedire il reflusso del sangue nella cavità di provenienza * nel mantenere elevata la pressione arteriosa * nel permettere il passaggio di sangue ad intervalli alle vene * Nessuna delle altre risposte è corretta
16388	Domanda 108080	BIO	Il sangue arriva all'atrio sinistro:	<ul style="list-style-type: none"> * dalle vene polmonari * dalla vena cava superiore * dalla vena cava inferiore * poco ossigenato * Nessuna delle altre risposte è corretta
16389	Domanda 108081	BIO	All'atrio destro arriva sangue:	<ul style="list-style-type: none"> * dal ventricolo destro * dalle vene cave superiore ed inferiore * dalle vene polmonari * ossigenato * Nessuna delle altre risposte è corretta
16390	Domanda 108082	BIO	Dal ventricolo sinistro si diparte:	<ul style="list-style-type: none"> * l'aorta addominale * l'arteria polmonare * l'arteria aorta * la vena cava * Nessuna delle altre risposte è corretta
16391	Domanda 108083	BIO	L'ossigeno nell'uomo è trasportato nel sangue:	<ul style="list-style-type: none"> * libero e disciolto, in massima parte * legato all'albumina * dentro le piastrine * dall'emoglobina * Nessuna delle altre risposte è corretta
16392	Domanda 108084	BIO	L'atrio sinistro riceve sangue:	<ul style="list-style-type: none"> * dalle vene cave * dall'atrio destro * dalle vene polmonari * non ossigenato * Nessuna delle altre risposte è corretta
16393	Domanda 108085	BIO	Le arterie:	<ul style="list-style-type: none"> * originano dai due ventricoli e trasportano sangue ai tessuti * originano dai due atri e trasportano sangue ai tessuti * arrivano ai due ventricoli * presentano le valvole mitrali * Nessuna delle altre risposte è corretta
16394	Domanda 108086	BIO	Nel cuore sono presenti valvole atrio-ventricolari:	<ul style="list-style-type: none"> * una * quattro * due * tre * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16395	Domanda 108087	BIO	Il cuore:	<ul style="list-style-type: none"> * ha la punta rivolta verso sinistra * occupa la porzione destra del torace * ha la punta rivolta verso destra * batte 10 volte al minuto * Nessuna delle altre risposte è corretta
16396	Domanda 108088	BIO	Fisiologicamente un uomo ha circa battiti cardiaci al minuto:	<ul style="list-style-type: none"> * 50 * 70 * 120 * 100 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16397	Domanda 108089	BIO	Lo strumento usato per misurare la pressione sanguigna è:	<ul style="list-style-type: none"> * lo sfigmomanometro * lo stetoscopio * il manometro * il flussometro * Nessuna delle altre risposte è corretta
16398	Domanda 108090	BIO	Glicemia, calcemia e tutti i nomi che terminano in -emia indicano:	<ul style="list-style-type: none"> * la concentrazione di sostanze nell'urina * la concentrazione di sostanze in tutti i liquidi organici * la concentrazione di sostanze nel sangue * la presenza di sostanze nelle cellule * Nessuna delle altre risposte è corretta
16399	Domanda 108091	BIO	I vasi:	<ul style="list-style-type: none"> * sono formati sempre dal solo endotelio * contengono sempre fibre elastiche e muscolari * trasportano sangue e/o linfa * non si arborizzano mai * Nessuna delle altre risposte è corretta
16400	Domanda 108092	BIO	Le piastrine hanno la funzione:	<ul style="list-style-type: none"> * di trasportare O₂ * di trasportare emoglobina * di partecipare alla coagulazione del sangue * di trasportare CO₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16401	Domanda 108093	BIO	Le emazie sono:	<ul style="list-style-type: none"> * globuli rossi * globuli bianchi * le uniche cellule ematiche * ferite cutanee * Nessuna delle altre risposte è corretta
16402	Domanda 108094	BIO	Il plasma è:	<ul style="list-style-type: none"> * la parte figurata del sangue * sinonimo di linfa * la parte liquida del sangue * sinonimo di sangue * Nessuna delle altre risposte è corretta
16403	Domanda 108095	BIO	Il cuore:	<ul style="list-style-type: none"> * è avvolto dal pericardio * ha un ritmo non controllabile dal sistema nervoso,. * ha un ritmo fisiologico di circa 70 battiti/min. * ha un ritmo fisiologico di 30 battiti/min, * Nessuna delle altre risposte è corretta
16404	Domanda 108096	BIO	Il termine azotemia indica:	<ul style="list-style-type: none"> * la concentrazione di azoto nell'urina * la concentrazione di azoto nelle feci * la concentrazione di azoto nel sangue * la concentrazione di azoto nelle cellule * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16405	Domanda 108097	BIO	I valori di pressione arteriosa, considerati normali sono:	<ul style="list-style-type: none"> * 95-100 per la minima 150-180 per la massima * 80-90 per la minima 160-170 per la massima * 70-90 per la minima 120-150 per la massima * 50-60 per la minima 100-110 per la massima * Nessuna delle altre risposte è corretta
16406	Domanda 108098	BIO	Una pressione sistolica di 190 è considerata:	<ul style="list-style-type: none"> * normale * bassa * alta * non si può trattare di sistolica, ma di diastolica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16407	Domanda 108099	BIO	L'attività cardiaca è misurata tramite:	<ul style="list-style-type: none"> * i manometri * l'elettroencefalogramma * l'elettrocardiogramma * lo sfigmomanometro * Nessuna delle altre risposte è corretta
16408	Domanda 108100	BIO	I globuli bianchi del sangue umano hanno la funzione di:	<ul style="list-style-type: none"> * fagocitare batteri patogeni e produrre anticorpi * trasportare ossigeno dai polmoni ai tessuti * trasportare anidride carbonica dai tessuti ai polmoni * determinare la coagulazione del sangue * Nessuna delle altre risposte è corretta
16409	Domanda 108101	BIO	Dove si formano i globuli rossi?	<ul style="list-style-type: none"> * nel midollo osseo * nei muscoli scheletrici * trasportare anidride carbonica dai tessuti ai polmoni * nel fegato * Nessuna delle altre risposte è corretta
16410	Domanda 108102	BIO	Quali sono nell'uomo i gruppi sanguigni?	<ul style="list-style-type: none"> * A-B * A+- A-/B+ - B- * A - B - 0 * AB+ - BA- * Nessuna delle altre risposte è corretta
16411	Domanda 108103	BIO	L'emoglobina si combina con affinità maggiore con:	<ul style="list-style-type: none"> * CO * CO₂ * O₂ * H₂O * Nessuna delle altre risposte è corretta
16412	Domanda 108104	BIO	I gruppi sanguigni sono determinati:	<ul style="list-style-type: none"> * dagli antigeni presenti nei globuli rossi * dagli anticorpi presenti nei globuli rossi * dal gruppo sanguigno materno * dal gruppo sanguigno paterno * Nessuna delle altre risposte è corretta
16413	Domanda 108105	BIO	L'ossigeno che introduciamo nel nostro organismo con la respirazione polmonare ci serve per:	<ul style="list-style-type: none"> * trasformare il sangue arterioso in sangue venoso * facilitare la circolazione del sangue * neutralizzare l'anidride carbonica che si forma nel nostro organismo * trasformare il sangue per renderlo più fluido * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16414	Domanda 108106	BIO	Un globulo rosso in soluzione ipotonica (H ₂ O distillata):	<ul style="list-style-type: none"> * diventa di colore bianco * si sdoppia * si raggrinzisce * non succede nulla * Nessuna delle altre risposte è corretta
16415	Domanda 108107	BIO	Il cuore nei mammiferi quante camere pompanti possiede?	<ul style="list-style-type: none"> * una * due * quattro * sei * Nessuna delle altre risposte è corretta
16416	Domanda 108115	BIO	I gruppi ABO sono dovuti:	<ul style="list-style-type: none"> * ad anticorpi presenti sugli eritrociti * ad antigeni presenti sugli eritrociti * ad antigeni liberi nel sangue * a nuove mutazioni in ogni individuo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16417	Domanda 108117	BIO	Gli scambi respiratori avvengono:	<ul style="list-style-type: none"> * a livello delle cavità nasali * nei bronchi * negli alveoli dentari * nell'esofago * Nessuna delle altre risposte è corretta
16418	Domanda 108118	BIO	Nelle vie respiratorie si hanno in successione:	<ul style="list-style-type: none"> * faringe-laringe-trachea-bronchi * faringe-trachea-laringe-bronchi * laringe-faringe-trachea-bronchi * faringe-esofago-laringe-trachea * Nessuna delle altre risposte è corretta
16419	Domanda 108119	BIO	I bronchi:	<ul style="list-style-type: none"> * fanno parte dell'apparato digerente * fanno parte dell'apparato urinario * compongono le ultime vie aeree * non esistono nella specie umana, ma solo nei pesci * Nessuna delle altre risposte è corretta
16420	Domanda 108120	BIO	Il polmone:	<ul style="list-style-type: none"> * è avvolto dal peritoneo * è un organo pari * non è irrorato * è poco ventilato * Nessuna delle altre risposte è corretta
16421	Domanda 108121	BIO	Fa parte dell'apparato respiratorio:	<ul style="list-style-type: none"> * trachea * l'esofago * la faringe * il crasso * Nessuna delle altre risposte è corretta
16422	Domanda 108122	BIO	Il naso esterno è formato da:	<ul style="list-style-type: none"> * sola cartilagine * cartilagine e ossa * solo osso * coclea * Nessuna delle altre risposte è corretta
16423	Domanda 108123	BIO	Il Q.R. (quoziente respiratorio) è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'aria inspirata in un minuto * l'aria inspirata in un secondo * il rapporto tra volume di anidride carbonica e volume di ossigeno * la quota di ATP consumata * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16424	Domanda 108124	BIO	La faringe è un organo dell'apparato:	<ul style="list-style-type: none"> * digerente * sia digerente che respiratorio * urinario * genitale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16425	Domanda 108125	BIO	L'immissione di aria nei polmoni è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * inspirazione * espirazione * respirazione * respirazione cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
16426	Domanda 108126	BIO	L'emissione di aria dai polmoni è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * inspirazione * espirazione * respirazione * volume corrente * Nessuna delle altre risposte è corretta
16427	Domanda 108127	BIO	Le corde vocali si trovano :	<ul style="list-style-type: none"> * livello della laringe * nella faringe * nella trachea * nei bronchi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16428	Domanda 108128	BIO	Le cavità polmonari terminali dell'albero respiratorio, dove avvengono gli scambi gassosi, sono:	<ul style="list-style-type: none"> * bronchi * i bronchioli terminali * gli alveoli * gli pneumociti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16429	Domanda 108129	BIO	A cosa servono gli alveoli polmonari?	<ul style="list-style-type: none"> * consentire gli scambi gassosi * filtrare l'aria * raffreddare l'aria * trattenere ed espellere l'aria * Nessuna delle altre risposte è corretta
16430	Domanda 108130	BIO	Quale di queste affermazioni riguardante il diaframma non è vera?	<ul style="list-style-type: none"> * E' un muscolo inspiratorio * Divide la cavità toracica da quella addominale * Ha la forma di una cupola * La parte destra si contrae indipendentemente dalla parte sinistra * Nessuna delle altre risposte è corretta
16431	Domanda 108133	BIO	Il cieco è un tratto:	<ul style="list-style-type: none"> * dello stomaco * dell'intestino tenue * dell'apparato genitale * dell'intestino crasso * Nessuna delle altre risposte è corretta
16432	Domanda 108134	BIO	Il pancreas è:	<ul style="list-style-type: none"> * un ormone * una ghiandola solo endocrina * una ghiandola solo esocrina * una ghiandola a secrezione sia interna che esterna * Nessuna delle altre risposte è corretta
16433	Domanda 108135	BIO	Il fegato svolge molte funzioni, tra cui:	<ul style="list-style-type: none"> * produrre insulina * produrre ossigeno * produrre la linfa * produrre bile * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16434	Domanda 108136	BIO	La colecisti ha la funzione:	<ul style="list-style-type: none"> * di produrre la bile * di conservare intatta la bile * di concentrare e conservare la bile * di purificare il sangue * Nessuna delle altre risposte è corretta
16435	Domanda 108137	BIO	L'altro nome per indicare la cistifellea è:	<ul style="list-style-type: none"> * cisti epatica * appendice * colecisti * cisti da echinococco * Nessuna delle altre risposte è corretta
16436	Domanda 108138	BIO	La cistifellea si trova:	<ul style="list-style-type: none"> * sopra il fegato * sotto il fegato * sotto la milza * sotto lo stomaco * Nessuna delle altre risposte è corretta
16437	Domanda 108139	BIO	I dotti epatici sono:	<ul style="list-style-type: none"> * i condotti linfatici * le vene * i condotti del fegato * le persone molto colte * Nessuna delle altre risposte è corretta
16438	Domanda 108140	BIO	Il fegato è:	<ul style="list-style-type: none"> * una ghiandola olocrina * una ghiandola esocrina ed endocrina annessa al canale digerente * una ghiandola esocrina isolata * un organo linfoide * Nessuna delle altre risposte è corretta
16439	Domanda 108141	BIO	Il fegato si trova:	<ul style="list-style-type: none"> * nel lato sinistro dell'addome * al centro dell'addome * nella parte bassa dell'addome * sul lato destro dell'addome * Nessuna delle altre risposte è corretta
16440	Domanda 108142	BIO	L'ultimo tratto dell'intestino si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * duodeno * cieco * retto * colon * Nessuna delle altre risposte è corretta
16441	Domanda 108143	BIO	L'intestino si divide in:	<ul style="list-style-type: none"> * digiuno e ileo * tenue e tenue mesenteriale * tenue e crasso * duodeno e cieco * Nessuna delle altre risposte è corretta
16442	Domanda 108144	BIO	La parte visibile del dente si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * colletto * radice * placca * corona * Nessuna delle altre risposte è corretta
16443	Domanda 108145	BIO	Lo stomaco è interposto tra:	<ul style="list-style-type: none"> * esofago e trachea * faringe ed esofago * esofago ed intestino crasso * esofago ed intestino tenue * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16444	Domanda 108146	BIO	L'esofago fa parte:	<ul style="list-style-type: none"> * dell'apparato respiratorio * dell'apparato genitale * dell'apparato uro-genitale * dell'apparato digerente * Nessuna delle altre risposte è corretta
16445	Domanda 108147	BIO	Quale di questi organi non fa parte dell'apparato digerente?	<ul style="list-style-type: none"> * Esofago * Faringe * Stomaco * Laringe * Nessuna delle altre risposte è corretta
16446	Domanda 108148	BIO	La corona dei denti è ricoperta da:	<ul style="list-style-type: none"> * smalto * odontoblasti * radice * dentina * Nessuna delle altre risposte è corretta
16447	Domanda 108149	BIO	I denti decidui sono:	<ul style="list-style-type: none"> * quelli del giudizio * quelli definitivi * quelli da latte * gli incisivi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16448	Domanda 108150	BIO	La bile ha la funzione di:	<ul style="list-style-type: none"> * fare digerire le proteine * preparare i grassi per la digestione operata da enzimi specifici * depurare l'intestino * attivare il fegato * Nessuna delle altre risposte è corretta
16449	Domanda 108151	BIO	Le strutture intestinali deputate all'assorbimento sono i:	<ul style="list-style-type: none"> * microtubuli * microfilamenti * filamenti di actina * microvilli * Nessuna delle altre risposte è corretta
16450	Domanda 108152	BIO	L'acido prodotto dalle ghiandole gastriche è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'acido ascorbico * l'acido acetilsalilico * l'acido cloridrico * l'acido lattico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16451	Domanda 108153	BIO	La secrezione gastrica è:	<ul style="list-style-type: none"> * acida * alcalina * basica * neutra * Nessuna delle altre risposte è corretta
16452	Domanda 108154	BIO	La digestione consiste di processi:	<ul style="list-style-type: none"> * solo chimici * solo meccanici * meccanici, chimici, soprattutto enzimatici * fisici * Nessuna delle altre risposte è corretta
16453	Domanda 108155	BIO	Il cibo che viene deglutito è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * chimo * bolo * chilo * cibo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16454	Domanda 108156	BIO	Le funzioni dell'apparato digerente sono:	<ul style="list-style-type: none"> * digestione * assorbimento * digestione e assorbimento * solo di tipo meccanico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16455	Domanda 108157	BIO	La motilità intestinale è di tipo:	<ul style="list-style-type: none"> * bifasico * peristaltico * continuo * intermittente * Nessuna delle altre risposte è corretta
16456	Domanda 108159	BIO	La bile è:	<ul style="list-style-type: none"> * il liquido extracellulare * un liquido prodotto dalla cistifellea * un liquido prodotto dal fegato e conservato nella cistifellea * un liquido presente nell'encefalo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16457	Domanda 108160	BIO	Quale enzima troviamo nella saliva?	<ul style="list-style-type: none"> * la ptialina * la gastrina * la mucina * la secretina * Nessuna delle altre risposte è corretta
16458	Domanda 108161	BIO	Nel fegato il glucosio è convertito in:	<ul style="list-style-type: none"> * aminoacidi * grassi * proteine * glicogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
16459	Domanda 108166	BIO	La vescica:	<ul style="list-style-type: none"> * si trova accollata ai reni * fa parte dell'apparato riproduttore * è dotata di grande distensibilità * accoglie le feci * Nessuna delle altre risposte è corretta
16460	Domanda 108167	BIO	Le gonadi femminili si trovano:	<ul style="list-style-type: none"> * all'esterno * nel torace * sotto l'appendice * in cavità pelvica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16461	Domanda 108168	BIO	L'apparato urinario è formato:	<ul style="list-style-type: none"> * dal surrene * dalle vie urinarie * dai reni e dalle vie urinarie * dalla prostata * Nessuna delle altre risposte è corretta
16462	Domanda 108169	BIO	Le gonadi maschili producono:	<ul style="list-style-type: none"> * vitamine * ormoni * cellule sessuali e ormoni * cellule sessuali * Nessuna delle altre risposte è corretta
16463	Domanda 108170	BIO	La prostata è: .	<ul style="list-style-type: none"> * un organo dell'apparato digerente * un organo ghiandolare dell'apparato genitale maschile posto sotto la vescica * la sede di produzione dell'urina . * la sede di produzione degli spermatozoi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16464	Domanda 108172	BIO	Le gonadi maschili sono situate:	<ul style="list-style-type: none"> * in cavità addominale * in cavità pelvica * in cavità toracica * all'esterno * Nessuna delle altre risposte è corretta
16465	Domanda 108173	BIO	Le gonadi producono:	<ul style="list-style-type: none"> * anticorpi * antigeni * solo ormoni * ormoni e cellule sessuali * Nessuna delle altre risposte è corretta
16466	Domanda 108174	BIO	L'ermafroditismo è:	<ul style="list-style-type: none"> * la presenza di organi riproduttori maschili e femminili nello stesso individuo * lo sviluppo di un uovo senza essere fecondato * lo sviluppo di un uovo con la fecondazione artificiale * la presenza di soli organi riproduttivi femminili in un individuo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16467	Domanda 108175	BIO	L'uovo, dopo l'ovulazione, raggiunge l'utero tramite:	<ul style="list-style-type: none"> * la vagina * l'uretere * la prostata * la tuba di Falloppio * Nessuna delle altre risposte è corretta
16468	Domanda 108176	BIO	L'uovo va incontro a maturazione e successiva ovulazione:	<ul style="list-style-type: none"> * nell'utero * nella vagina * nell'ovaio * nell'ipofisi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16469	Domanda 108178	BIO	Le gonadi femminili sono:	<ul style="list-style-type: none"> * le ovaie * gli ovuli * le tube uterine * gli ovidotti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16470	Domanda 108179	BIO	Quale di queste strutture non è presente in un individuo di sesso maschile?	<ul style="list-style-type: none"> * Uretra * Vescica * Tuba di Falloppio * Uretere * Nessuna delle altre risposte è corretta
16471	Domanda 108180	BIO	La vagina è:	<ul style="list-style-type: none"> * una vitamina * un muscolo uterino * un organo dell'apparato genitale femminile comunicante con l'esterno * una parte dell'apparato genitale maschile * Nessuna delle altre risposte è corretta
16472	Domanda 108181	BIO	L'uovo fecondato da uno spermatozoo prende il nome di:	<ul style="list-style-type: none"> * ovogone * morula * zigote * cellula germinale * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16473	Domanda 108183	BIO	Il ciclo mestruale di una donna dura:	<ul style="list-style-type: none"> * un mese * due mesi * 28 giorni * 14 giorni * Nessuna delle altre risposte è corretta
16474	Domanda 108184	BIO	La mestruazione in una donna è dovuta:	<ul style="list-style-type: none"> * all'ovulazione * all'emorragia vaginale * allo sfaldamento della mucosa uterina * alla rottura dell'uovo non fecondato * Nessuna delle altre risposte è corretta
16475	Domanda 108185	BIO	Lo zigote è:	<ul style="list-style-type: none"> * una cellula uovo * un osso della faccia * l'uovo fecondato * lo spermatozoo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16476	Domanda 108186	BIO	In uno zigote umano sono presenti:	<ul style="list-style-type: none"> * 48 cromosomi * 46 cromosomi * 23 cromosomi * due nuclei ben separati * Nessuna delle altre risposte è corretta
16477	Domanda 108187	BIO	Lo spermatozoo è formato da:	<ul style="list-style-type: none"> * una cellula ovoidale * una cellula allungata * una testa, un collo e una coda * una cellula anucleata * Nessuna delle altre risposte è corretta
16478	Domanda 108188	BIO	La testa dello spermatozoo:	<ul style="list-style-type: none"> * permette la penetrazione attraverso la membrana dell'uovo * viene detta zigote * non esiste in condizioni fisiologiche * non ha funzioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
16479	Domanda 108189	BIO	I gameti maschili e femminili;	<ul style="list-style-type: none"> * sono i luoghi di produzione delle cellule sessuali * possiedono 46 cromosomi * hanno un corredo cromosomico aploide * sono i cromosomi Y e X. * Nessuna delle altre risposte è corretta
16480	Domanda 108190	BIO	Nel regno animale, l'unione di due gameti produce una cellula che è:	<ul style="list-style-type: none"> * aploide * mono-aploide * diploide * triploide * Nessuna delle altre risposte è corretta
16481	Domanda 108191	BIO	Quando un individuo si sviluppa da una cellula uovo non fecondata si ha:	<ul style="list-style-type: none"> * un parto prematuro * la gemmazione * la partenogenesi * la scissione binaria * Nessuna delle altre risposte è corretta
16482	Domanda 108192	BIO	Con il termine di fecondazione intendiamo:	<ul style="list-style-type: none"> * la fusione di due gameti * l'atto sessuale * la produzione di gameti * la fusione artificiale di due cellule germinali * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16483	Domanda 108193	BIO	La rottura e il distacco della mucosa uterina, in assenza di fecondazione è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * gastrulazione * endometriosi * mestruazione * scissione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16484	Domanda 108194	BIO	Il processo di maturazione dei gameti maschili è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * androgenesi * ovogenesi * spermatogenesi * fecondazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16485	Domanda 108195	BIO	L'utero è raggiunto dagli spermatozoi tramite:	<ul style="list-style-type: none"> * l'uretra * l'uretere * le tube uterine * la vagina * Nessuna delle altre risposte è corretta
16486	Domanda 108196	BIO	Il bilancio in sali e acqua dell'organismo viene regolato:	<ul style="list-style-type: none"> * dal fegato * dalla milza * dai reni * dalla vescica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16487	Domanda 108197	BIO	Riguardo alle sostanze azotate, i reni hanno la funzione di:	<ul style="list-style-type: none"> * produrle * assorbirle * eliminarle * non modificarne il contenuto ematico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16488	Domanda 108198	BIO	La funzione principale del rene è quella di:	<ul style="list-style-type: none"> * filtrare l'urina * produrre renina * filtrare il sangue e produrre urina * produrre urea * Nessuna delle altre risposte è corretta
16489	Domanda 108199	BIO	I testicoli e le ovaie sono anche detti:	<ul style="list-style-type: none"> * gonadi * zigoti * gameti * ovociti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16490	Domanda 108200	BIO	L'ovulazione avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * una volta al mese in tutti gli animali * una volta al mese nell'uomo * circa ogni 28 giorni nella donna * raramente nella donna * Nessuna delle altre risposte è corretta
16491	Domanda 108201	BIO	Un uovo con una membrana resistente e uno spermatozoo con pochi enzimi idrolitici, o con insufficienti enzimi per penetrare nel gamete femminile, sono condizioni che favoriscono:	<ul style="list-style-type: none"> * la sterilità maschile * la sterilità femminile * la sterilità di coppia * la fecondazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16492	Domanda 108202	BIO	Quale di queste strutture non è presente nella donna?	<ul style="list-style-type: none"> * Ovaio * Ipofisi * Prostata * Uretra * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttito	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16493	Domanda 108203	BIO	L'atto di emissione dello sperma è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * erezione * emissione * eiaculazione * esocitosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16494	Domanda 108204	BIO	L'immobilità degli spermatozoi può determinare:	<ul style="list-style-type: none"> * sterilità * fertilità * una precoce fecondazione * una doppia fecondazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16495	Domanda 108205	BIO	Le gonadi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * ormoni * organi dell'apparato genitale maschile e femminile * organi dell'apparato genitale femminile * ghiandole dell'apparato urinario * Nessuna delle altre risposte è corretta
16496	Domanda 108206	BIO	La presenza di sostanze nell'urina si indica con il suffisso:	<ul style="list-style-type: none"> * -oma * -ernia * -uria * -ito * Nessuna delle altre risposte è corretta
16497	Domanda 108207	BIO	Quattordici giorni dopo l'ovulazione avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * l'incontro con gli spermatozoi * la fecondazione * la morte della cellula uovo * la mestruazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16498	Domanda 108208	BIO	I gameti sono prodotti:	<ul style="list-style-type: none"> * dal rene * dalle gonadi * dai testicoli solamente * dal DNA di tutte le cellule eucariote * Nessuna delle altre risposte è corretta
16499	Domanda 108209	BIO	Vive 72 ore:	<ul style="list-style-type: none"> * una cellula uovo * una cellula dell'epidermide * un eritrocita * uno spermatozoo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16500	Domanda 108210	BIO	Elabora il liquido prostatico:	<ul style="list-style-type: none"> * il pene * il testicolo * lo scroto * la prostata * Nessuna delle altre risposte è corretta
16501	Domanda 108211	BIO	Quanti cromosomi sono presenti nel nucleo dello spermatozoo o dell'ovulo umano?	<ul style="list-style-type: none"> * 40 * 46 * 23 * 130 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16502	Domanda 108212	BIO	Che cos'è il nefrone?	<ul style="list-style-type: none"> * una cellula eucariotica * una cellula procariota * un micete * l'unità funzionale del rene * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16503	Domanda 108213	BIO	Da quale organo è rappresentato la gonade femminile	<ul style="list-style-type: none"> * la tuba * la vagina * l'utero * l'ovaio * Nessuna delle altre risposte è corretta
16504	Domanda 108214	BIO	Di quale apparato fa parte l'uretere?	<ul style="list-style-type: none"> * del sistema digerente * del sistema respiratorio * del sistema nervoso * dell'apparato renale-escretore * Nessuna delle altre risposte è corretta
16505	Domanda 108215	BIO	Da che cosa dipende se un nuovo organismo sarà maschio o femmina?	<ul style="list-style-type: none"> * dalla cellula uovo * dallo spermatozoo * sia dalla cellula uovo che dallo spermatozoo * dalla maturità delle gonadi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16506	Domanda 108216	BIO	Una cellula uovo differisce da uno spermatozoo in quanto la cellula uovo:	<ul style="list-style-type: none"> * possiede mitocondri * non possiede citoplasma * possiede un corredo aploide di cromosomi * è un prodotto della meiosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16507	Domanda 108217	BIO	In un ciclo mestruale di 28 giorni, l'ovulazione avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * al 5° giorno * al 10° giorno * al 14° giorno * al 25° giorno * Nessuna delle altre risposte è corretta
16508	Domanda 108218	BIO	Attraverso quali organi viene rimossa l'urea?	<ul style="list-style-type: none"> * reni * polmoni * fegato * milza * Nessuna delle altre risposte è corretta
16509	Domanda 108219	BIO	Dopo quanti giorni dall'inizio della mestruazione, avviene l'ovulazione?	<ul style="list-style-type: none"> * 10 * 21 * 14 * 25 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16510	Domanda 108221	BIO	Le gonadi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * i testicoli e le ovaie * le tube di Falloppio * delle zone encefaliche * l'utero e la prostata * Nessuna delle altre risposte è corretta
16511	Domanda 108222	BIO	L'ermafroditismo è:	<ul style="list-style-type: none"> * la presenza di organi riproduttori maschili e femminili nello stesso individuo * lo sviluppo di un uovo senza essere fecondato * lo sviluppo di un uovo con la fecondazione artificiale * la presenza di soli organi riproduttivi femminili in un individuo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16512	Domanda 108223	BIO	La vagina è:	<ul style="list-style-type: none"> * un tratto delle vie genitali femminili * il tratto comune alle vie genitali e urinarie femminili * una vitamina * un organo genitale maschile * Nessuna delle altre risposte è corretta
16513	Domanda 108225	BIO	In quale periodo del ciclo mestruale avviene l'ovulazione?	<ul style="list-style-type: none"> * Durante la mestruazione * 28 giorni prima della mestruazione * 14 giorni prima della mestruazione * In un periodo variabile * Nessuna delle altre risposte è corretta
16514	Domanda 108227	BIO	I gameti:	<ul style="list-style-type: none"> * sono cellule della linea germinale con corredo cromosomico aploide * sono cellule della linea germinale con corredo cromosomico diploide * sono due organismi della stessa specie ma con diverso corredo genetico * sono forme alternative dello stesso gene * Nessuna delle altre risposte è corretta
16515	Domanda 108228	BIO	Perchè le ossa degli uccelli sono pneumatiche, cioè ripiene di aria?	<ul style="list-style-type: none"> * per consentire i movimenti angolari * per immagazzinare come riserva di ossigeno * per essere più leggere onde facilitare il volo * in questo modo diventano elastiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
16516	Domanda 108229	BIO	I mammiferi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * anovulari * solo vivipari * solo ovipari * ovipari e vivipari * Nessuna delle altre risposte è corretta
16517	Domanda 108230	BIO	I grilli e le cavallette occupano:	<ul style="list-style-type: none"> * la stessa nicchia ecologica * habitat differenti * lo stesso habitat * le stesse tane * Nessuna delle altre risposte è corretta
16518	Domanda 108231	BIO	I crostacei sono:	<ul style="list-style-type: none"> * ovovivipari * ovipari * provvisti di vescica natatoria * pesci * Nessuna delle altre risposte è corretta
16519	Domanda 108232	BIO	I mammiferi sono animali:	<ul style="list-style-type: none"> * a sangue caldo * a sangue freddo * eterotermi * eterozigoti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16520	Domanda 108233	BIO	Quale di questi animali possiede squame per proteggere la superficie cutanea?	<ul style="list-style-type: none"> * Salamandra * Rana * Geco * Armadillo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16521	Domanda 108234	BIO	La pelle degli anfibî:	<ul style="list-style-type: none"> * possiede squame * è ricoperta di scaglie * è ricoperta di grani * non presenta squame * Nessuna delle altre risposte è corretta
16522	Domanda 108235	BIO	Gli organismi capaci di avere una doppia vita, in acqua e sulla terraferma, rispettivamente nel larvale e adulto, sono:	<ul style="list-style-type: none"> * rettili * primati * anfibî * ciclostomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16523	Domanda 108236	BIO	I moscerini sono:	<ul style="list-style-type: none"> * crostacei * mammiferi * nematodi * insetti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16524	Domanda 108237	BIO	Dei seguenti organismi appartengono agli invertebrati:	<ul style="list-style-type: none"> * miceti * anfibî * squali * cavallette e farfalle * Nessuna delle altre risposte è corretta
16525	Domanda 108238	BIO	Delle seguenti classi appartengono ai vertebrati:	<ul style="list-style-type: none"> * policheti * crostacei * chilopodi * uccelli * Nessuna delle altre risposte è corretta
16526	Domanda 108239	BIO	Il gambero appartiene alla classe:	<ul style="list-style-type: none"> * dei crostacei * dei pesci * degli aracnidi * dei chilopodi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16527	Domanda 108240	BIO	Degli aracnidi fanno parte:	<ul style="list-style-type: none"> * insetti * farfalle * ragni * gambero * Nessuna delle altre risposte è corretta
16528	Domanda 108241	BIO	La conquista delle terre emerse è stata la più grande avventura occorsa ai vertebrati e realizzata da:	<ul style="list-style-type: none"> * pesci * anfibî * ciclostomi * alghe verdi-azzurre * Nessuna delle altre risposte è corretta
16529	Domanda 108242	BIO	Anfibio significa:	<ul style="list-style-type: none"> * doppio modo di vita * vita terrestre * vita acquatica * privo di corda * Nessuna delle altre risposte è corretta
16530	Domanda 108244	BIO	Gli anfibî sono così chiamati perché:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno sia vita acquatica che terrestre * hanno solo vita acquatica * hanno quattro paia di zampe * hanno solo vita terrestre * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16531	Domanda 108245	BIO	Gli animali si caratterizzano per la capacità di:	<ul style="list-style-type: none"> * organizzare carbonio e azoto * servirsi della clorofilla per fabbricare il nutrimento di cui hanno bisogno * muoversi da un posto all'altro alla ricerca di cibo, inghiottirlo e digerirlo all'interno del corpo * fabbricare da sé la sostanza nutritiva * Nessuna delle altre risposte è corretta
16532	Domanda 108246	BIO	Otto zampe e le ghiandole velenifere sono possedute da:	<ul style="list-style-type: none"> * batteri * aracnidi * insetti * crostacei * Nessuna delle altre risposte è corretta
16533	Domanda 108247	BIO	I rettili sono animali caratterizzati dal fatto di:	<ul style="list-style-type: none"> * avere un metabolismo basso e quindi una temperatura interna che varia a seconda di quella esterna * riprodursi asessualmente * avere la pelle ricoperta di scaglie * possedere la vescica natatoria * Nessuna delle altre risposte è corretta
16534	Domanda 108248	BIO	Gli insetti hanno il corpo suddiviso in:	<ul style="list-style-type: none"> * capo-torace-addome * capo-addome * torace-addome * capo-torace-addome-coda * Nessuna delle altre risposte è corretta
16535	Domanda 108249	BIO	Il termine mammiferi deriva dal fatto che tutti gli individui della classe;	<ul style="list-style-type: none"> * hanno due genitori, di cui uno è la mamma * hanno ghiandole mammarie * necessitano dei nutrimenti contenuti nel latte come cibi essenziali * hanno dentatura uguale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16536	Domanda 108250	BIO	Quando un animale entra in letargo:	<ul style="list-style-type: none"> * è come se entrasse in coma * subisce un'ipnosi transitoria * va incontro ad un aumento dei processi metabolici * va incontro ad un rallentamento dei processi metabolici * Nessuna delle altre risposte è corretta
16537	Domanda 108251	BIO	I mammiferi:	<ul style="list-style-type: none"> * presentano ghiandole mammarie e una dentatura che li distingue tra loro * presentano ghiandole mammarie e quattro fosse temporali * sono eterotermi * comprendono, fra l'altro, specie ricoperte da squame * Nessuna delle altre risposte è corretta
16538	Domanda 108252	BIO	I mammiferi sono animali:	<ul style="list-style-type: none"> * a sangue caldo * a sangue freddo * eterotermi * autotrofi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16539	Domanda 108253	BIO	Gli animali a sangue caldo sono detti:	<ul style="list-style-type: none"> * eterotermi * eterotrofi * ermafroditi * omeotermi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16540	Domanda 108254	BIO	Quale di questi animali produce sostanze urticanti?	<ul style="list-style-type: none"> * L'anguilla * La medusa * La puzzola * L'armadillo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16541	Domanda 108255	BIO	Gli organismi capaci di avere una doppia vita, in acqua e sulla terraferma, rispettivamente nel periodo larvale e adulto, sono:	<ul style="list-style-type: none"> * i rettili * i molluschi * i nematodi * gli anfibi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16542	Domanda 108256	BIO	I granchi appartengono alla classe:	<ul style="list-style-type: none"> * dei crostacei * dei mammiferi * dei nematodi * degli aracnidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16543	Domanda 108257	BIO	Dei seguenti organismi appartengono agli invertebrati:	<ul style="list-style-type: none"> * tritoni e salamandre * rane e rospi * girini e avannotti * cavallette e farfalle * Nessuna delle altre risposte è corretta
16544	Domanda 108258	BIO	Gli uccelli controllano la perdita di calore:	<ul style="list-style-type: none"> * riparandosi dentro gli alberi * andando in letargo * cambiando il colore del piumaggio * modificando la posizione delle penne e quindi la quantità di aria inerte intrappolata vicino al corpo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16545	Domanda 108259	BIO	I pipistrelli sono provvisti di sonar ed emettono:	<ul style="list-style-type: none"> * raggi ultravioletti * raggi gamma * ferormoni * ultrasuoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
16546	Domanda 108260	BIO	Gli aculei presenti nel riccio sono:	<ul style="list-style-type: none"> * peli trasformati con funzione di difesa * scaglie trasformate con funzione di riserva * penne trasformate con funzione di riserva * piume trasformate con funzione termoregolatrice * Nessuna delle altre risposte è corretta
16547	Domanda 108261	BIO	Quale dei cinque sensi è molto sviluppato negli uccelli?	<ul style="list-style-type: none"> * L'olfatto * Il gusto * Il tatto * La vista * Nessuna delle altre risposte è corretta
16548	Domanda 108262	BIO	La salamandra appartiene alla classe dei:	<ul style="list-style-type: none"> * mammiferi * rettili acquatici * anfibi * pesci * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16549	Domanda 108263	BIO	I ragni:	<ul style="list-style-type: none"> * appartengono alla classe degli Aracnidi * sono tutti velenosi * appartengono alla classe degli Insetti * presentano due paia di ali * Nessuna delle altre risposte è corretta
16550	Domanda 108264	BIO	Lo scheletro esterno degli artropodi prende il nome di:	<ul style="list-style-type: none"> * endoscheletro * esoscheletro * mesoscheletro * dermoscheletro * Nessuna delle altre risposte è corretta
16551	Domanda 108265	BIO	L'esoscheletro è costituito da:	<ul style="list-style-type: none"> * cheratina * cisteina * cistina * chitina * Nessuna delle altre risposte è corretta
16552	Domanda 108266	BIO	Il processo che permette agli Artropodi di crescere e di liberarsi dell'esoscheletro, per elaborarne uno nuovo, viene detto:	<ul style="list-style-type: none"> * metamorfosi * letargo * mimetismo * muta * Nessuna delle altre risposte è corretta
16553	Domanda 108267	BIO	Gli organismi marini, sia animali che vegetali, che vivono sospesi nell'acqua, costituiscono:	<ul style="list-style-type: none"> * il bentos * il plancton * il necton * il volvo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16554	Domanda 108268	BIO	Gli insetti presentano il corpo suddiviso in:	<ul style="list-style-type: none"> * prosoma e opistosoma * capo, torace e addome * antenne, antennule, capo e addome * cefalon, pleon e telson * Nessuna delle altre risposte è corretta
16555	Domanda 108269	BIO	L'ippocampo è:	<ul style="list-style-type: none"> * il nome scientifico del rospo * la stella di mare * il polpo * il cavalluccio marino * Nessuna delle altre risposte è corretta
16556	Domanda 108270	BIO	Gli anellidi vengono pure detti:	<ul style="list-style-type: none"> * vermi cilindrici * vermi piatti * vermi uncinati * vermi segmentati * Nessuna delle altre risposte è corretta
16557	Domanda 108271	BIO	Gli animali che vivono fissi sul fondo marino, formano:	<ul style="list-style-type: none"> * il plancton * il bentos * il necton * il pelagos * Nessuna delle altre risposte è corretta
16558	Domanda 108272	BIO	Gli organismi che utilizzano materiali organici morti come fonte di cibo, sono detti:	<ul style="list-style-type: none"> * protisti * protozoi * saprofiti * parassiti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16559	Domanda 108273	BIO	Indicare quale delle seguenti affermazioni è corretta:	<ul style="list-style-type: none"> * gli uccelli sono privi di denti * i mammiferi sono eterotermi * il pipistrello appartiene alla classe degli uccelli * l'uomo è oviparo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16560	Domanda 108274	BIO	Tutti i seguenti animali fanno parte della classe degli aracnidi, fatta eccezione per:	<ul style="list-style-type: none"> * i centopiedi * i ragni * gli scorpioni * le zecche * Nessuna delle altre risposte è corretta
16561	Domanda 108275	BIO	Il pinguino è:	<ul style="list-style-type: none"> * un mammifero * un uccello * un anfibio * un rettile * Nessuna delle altre risposte è corretta
16562	Domanda 108276	BIO	L'uomo appartiene all'ordine:	<ul style="list-style-type: none"> * dei primati * dei carnivori * degli insettivori * degli onnivori * Nessuna delle altre risposte è corretta
16563	Domanda 108277	BIO	Un organismo che presenta sia le gonadi maschili che quelle femminili:	<ul style="list-style-type: none"> * è detto bisessuale * è detto ermafrodita * è detto eterosessuale * è detto omosessuale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16564	Domanda 108278	BIO	Quale gruppo di animali appartiene al phylum dei molluschi?	<ul style="list-style-type: none"> * Planarie * Ricci * Vongole * Lombrichi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16565	Domanda 108279	BIO	I tipici vermi metamerici appartengono al phylum:	<ul style="list-style-type: none"> * degli anellidi * dei ciclostomi * dei nematodi * dei platelminti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16566	Domanda 108280	BIO	Si definiscono ovipari:	<ul style="list-style-type: none"> * animali in cui l'embrione si sviluppa nel corpo materno che lo nutre * animali le cui uova sono trattenute nell'ovidutto finché non si schiudono; l'embrione non viene però nutrito dalla madre * animali le cui femmine depongono le uova * tutti gli animali a riproduzione sessuale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16567	Domanda 108281	BIO	Le ossa degli uccelli vengono dette:	<ul style="list-style-type: none"> * ossa aeree * ossa polmonari * ossa pneumatiche * ossa aleatorie * Nessuna delle altre risposte è corretta
16568	Domanda 108282	BIO	I mammiferi che nel corso dell'evoluzione si sono ben adattati alla vita acquatica, appartengono all'ordine dei:	<ul style="list-style-type: none"> * cretacei * crostacei * lagomorfi * cetacei * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16569	Domanda 108283	BIO	Il termine anfibio sta ad indicare:	<ul style="list-style-type: none"> * un animale privo di stadio larvale * un animale che vive al limite tra acqua e terra * un animale che vive al limite tra terra ed aria * un animale che depone le uova sulla sabbia * Nessuna delle altre risposte è corretta
16570	Domanda 108284	BIO	Il robusto scheletro cutaneo presente nelle tartarughe, è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * carapace * padagio * pleon * pannicolo sottocutaneo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16571	Domanda 108285	BIO	La foca è:	<ul style="list-style-type: none"> * un mammifero * un pesce osseo * un pesce cartilagineo * un uccello * Nessuna delle altre risposte è corretta
16572	Domanda 108286	BIO	La struttura dell'occhio utile a mettere fuoco gli oggetti è:	<ul style="list-style-type: none"> * il cristallino * l'iride * la retina * i coni e bastoncelli * Nessuna delle altre risposte è corretta
16573	Domanda 108287	BIO	Sono invertebrati:	<ul style="list-style-type: none"> * anguille * rane * serpenti * balene * Nessuna delle altre risposte è corretta
16574	Domanda 108288	BIO	In quale delle seguenti strutture dell'occhio si forma l'immagine?	<ul style="list-style-type: none"> * retina * corpo ciliare * congiuntiva * sclera * Nessuna delle altre risposte è corretta
16575	Domanda 108290	BIO	La meiosi è un tipo speciale di divisione cellulare che avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * di quando in quando in tutte le cellule del nostro organismo * nelle cellule della linea germinale di tutti gli esseri a riproduzione sessuale * esclusivamente nelle cellule sessuali delle piante * soltanto negli eucarioti monocellulari * Nessuna delle altre risposte è corretta
16576	Domanda 108291	BIO	Cosa sono i cetacei?	<ul style="list-style-type: none"> * pesci * celenterati * uccelli * mammiferi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16577	Domanda 108292	BIO	I fotorecettori sono:	<ul style="list-style-type: none"> * un tipo di fotoni * i recettori dell'orecchio * i recettori dell'occhio * i recettori del tatto * Nessuna delle altre risposte è corretta
16578	Domanda 108294	BIO	I placentati sono:	<ul style="list-style-type: none"> * mammiferi dei quali fa parte il serpente * mammiferi dei quali fa parte l'uomo * invertebrati * rettili * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16579	Domanda 108295	BIO	Nei mammiferi, i cromosomi mancano:	<ul style="list-style-type: none"> * in tutte le cellule * nelle cellule nervose * negli eritrociti * nelle cellule epiteliali * Nessuna delle altre risposte è corretta
16580	Domanda 108299	BIO	I platelminti e i nematodi appartengono a:	<ul style="list-style-type: none"> * vertebrati * crostacei * invertebrati * miceti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16581	Domanda 108302	BIO	Le balene sono animali:	<ul style="list-style-type: none"> * autotrofi * pecilotermi * eterotermi * omeotermi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16582	Domanda 108304	BIO	Le cianofitiche o alghe azzurre sono:	<ul style="list-style-type: none"> * batteri * eucarioti * procarioti * eucarioti enucleati * Nessuna delle altre risposte è corretta
16583	Domanda 108305	BIO	Il corpo vegetativo (o cormo) di una pianta è suddiviso in:	<ul style="list-style-type: none"> * radice, fusto, foglie * radice e caule * vaso legnoso e foglie * epidermide e derma * Nessuna delle altre risposte è corretta
16584	Domanda 108306	BIO	La parte assile del cormo si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * radice * caule * foglia * xilema * Nessuna delle altre risposte è corretta
16585	Domanda 108307	BIO	Nel citoplasma della cellula vegetale si trovano delle cavità chiamate:	<ul style="list-style-type: none"> * nucleosomi * vacuoli digestivi * carioplasmici * vacuoli * Nessuna delle altre risposte è corretta
16586	Domanda 108308	BIO	La foglia propriamente detta consta di tre parti:	<ul style="list-style-type: none"> * caule, radice, stroma * guaina, picciolo e lamina fogliare * base, apice, margine * nervature, apice, lembi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16587	Domanda 108309	BIO	I plastidi contenenti clorofilla sono detti:	<ul style="list-style-type: none"> * cloroplasti * mitocondri * lisosomi * perossisomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16588	Domanda 108310	BIO	Il fusto origina da:	<ul style="list-style-type: none"> * un embrione * un germoglio * un seme * un fiore * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16589	Domanda 108311	BIO	I cloroplasti si trovano:	<ul style="list-style-type: none"> * nelle cellule animali * in tutte le cellule * nei funghi * nelle cellule vegetali * Nessuna delle altre risposte è corretta
16590	Domanda 108312	BIO	Nelle cellule vegetali l'RNA viene sintetizzato:	<ul style="list-style-type: none"> * per la maggior parte nel nucleo * solo nei mitocondri * solo nei cloroplasti * per la maggior parte nei cloroplasti e una piccola parte nel nucleo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16591	Domanda 108313	BIO	L'impollinazione è:	<ul style="list-style-type: none"> * il trasferimento di polline da uno stame all'apice del pistillo * il trasferimento di polline dall'apice del pistillo a uno stame * avviene solo all'interno dello stesso fiore * un meccanismo di produzione di anidride carbonica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16592	Domanda 108314	BIO	Nel fiore, dopo la fecondazione, l'ovaio si trasforma:	<ul style="list-style-type: none"> * in polline * in nocciolo * in frutto * in seme * Nessuna delle altre risposte è corretta
16593	Domanda 108315	BIO	Gli organi riproduttori maschili del fiore si chiamano:	<ul style="list-style-type: none"> * petali * stomi * pistilli * stami * Nessuna delle altre risposte è corretta
16594	Domanda 108316	BIO	Le alghe azzurre sono:	<ul style="list-style-type: none"> * organismi appartenenti ai procarioti * organismi appartenenti agli eucarioti * barteri * virus delle piante * Nessuna delle altre risposte è corretta
16595	Domanda 108317	BIO	Per fototropismo si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * il movimento di reazione agli stimoli sonori * la proprietà delle piante di orientarsi verso la luce * lo svolgersi della fotosintesi clorofilliana * la proprietà di colorarsi di una cellula animale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16596	Domanda 108318	BIO	Il pigmento verde presente nei cloroplasti è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * clorofilla * cloroplastico * citocromo * centriolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16597	Domanda 108319	BIO	Il cloroplasti si trovano:	<ul style="list-style-type: none"> * nel nucleo delle cellule animali * nel citoplasma delle cellule vegetali * nel nucleo delle cellule vegetali * nel citoplasma delle cellule animali * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16598	Domanda 108320	BIO	La cellula vegetale, esternamente alla membrana plasmatica, presenta:	<ul style="list-style-type: none"> * la membrana cellulare * la parete cellulare * la capsula * il capside * Nessuna delle altre risposte è corretta
16599	Domanda 108321	BIO	Lo stame è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'organo maschile del fiore portante le sacche polliniche * una propaggine della foglia * l'unità riproduttiva formata tramite meiosi * il seme del fiore * Nessuna delle altre risposte è corretta
16600	Domanda 108322	BIO	Il costituente principale della parete delle cellule vegetali è:	<ul style="list-style-type: none"> * il neurite * la linfa * il glicogeno * la cellulosa * Nessuna delle altre risposte è corretta
16601	Domanda 108323	BIO	Quale parte del fiore dopo la fecondazione si trasforma e diventa frutto?	<ul style="list-style-type: none"> * Il seme * Il petalo * L'ovario * Il polline * Nessuna delle altre risposte è corretta
16602	Domanda 108324	BIO	La clorofilla:	<ul style="list-style-type: none"> * è un organello cellulare che opera la fotosintesi * dà colore alle foglie * ingiallisce durante la stagione avversa * è un fattore essenziale per la sintesi delle proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
16603	Domanda 108325	BIO	Bietole, patate dolci, carote e ravanelli hanno in comune:	<ul style="list-style-type: none"> * di essere delle radici carnose * il fusto lungo e legnoso * crescita nelle stesse zone montane * di essere delle piante sempreverdi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16604	Domanda 108326	BIO	Tra le principali funzioni della radice vi è quella di:	<ul style="list-style-type: none"> * proteggere la pianta dagli agenti atmosferici * accumulare CO₂ e rilasciare O₂ * elaborare clorofilla * assorbire acqua e sali minerali * Nessuna delle altre risposte è corretta
16605	Domanda 108327	BIO	La fisiologica perdita di foglie, fiori e frutti maturi prende il nome:	<ul style="list-style-type: none"> * abscissione * abduzione * ablazione * abluzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16606	Domanda 108328	BIO	Nel fiore delle Angiosperme la parte non fertile è costituita:	<ul style="list-style-type: none"> * dai sepal e dai petali * dall'ovulo * dal gineceo e dall'androceo * dal polline * Nessuna delle altre risposte è corretta
16607	Domanda 108329	BIO	Le foglie delle piante più evolute sono dotate di aperture che servono a regolare l'eccessiva perdita di acqua; tali pori sono detti:	<ul style="list-style-type: none"> * stami * nodi * stomi * lenticelle * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16608	Domanda 108330	BIO	Sia l'epidermide superiore che quella inferiore di una foglia presentano uno strato continuo di sostanza cerosa, che forma:	<ul style="list-style-type: none"> * la lenticella * la cuticola * il picciuolo * il fellogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
16609	Domanda 108331	BIO	Le foglie e i fusti delle giovani piantine sono mantenuti rigidi:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla respirazione * dalla traspirazione * dalla fotosintesi * dal turgore cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
16610	Domanda 108332	BIO	Il geotropismo è la risposta delle piante:	<ul style="list-style-type: none"> * al suolo * alla luce * alla forza di gravità * all'assorbimento di acqua e sali minerali dal suolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16611	Domanda 108333	BIO	La patata è un esempio di fusto sotterraneo, noto come:	<ul style="list-style-type: none"> * bulbo * rizoma * tubero * micorriza * Nessuna delle altre risposte è corretta
16612	Domanda 108334	BIO	Le principali funzioni del fusto sono:	<ul style="list-style-type: none"> * assorbire acqua e sali minerali * permettere alla pianta gli scambi respiratori * effettuare la fotosintesi * trasportare alimenti ed acqua dalle radici alle foglie * Nessuna delle altre risposte è corretta
16613	Domanda 108335	BIO	L'apparato riproduttore femminile del fiore è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * ovulo * stame * seme * pistillo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16614	Domanda 108336	BIO	L'organo riproduttore maschile del fiore è detto;	<ul style="list-style-type: none"> * stigma * stilo * stame * polline * Nessuna delle altre risposte è corretta
16615	Domanda 108337	BIO	Nel fiore delle Angiosperme l'insieme dei sepalì costituisce:	<ul style="list-style-type: none"> * il frutto * il calice * l'ovario * la corolla * Nessuna delle altre risposte è corretta
16616	Domanda 108338	BIO	Nel fiore delle Angiosperme l'insieme dei petali costituisce:	<ul style="list-style-type: none"> * il calice * la corolla * i tepali * l'androceo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16617	Domanda 108339	BIO	L'impollinazione anemofila viene effettuata grazie:	<ul style="list-style-type: none"> * al vento * agli insetti * all'acqua * ai frutti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16618	Domanda 108340	BIO	Le piante respirano:	<ul style="list-style-type: none"> * di notte * di giorno e di notte * di giorno * solo in presenza di CO₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16619	Domanda 108341	BIO	Nelle cellule muscolari dell'uomo si forma acido lattico quando:	<ul style="list-style-type: none"> * la temperatura supera i 37°C * non c'è sufficiente quantità di glucosio * c'è iperventilazione * il rifornimento di ossigeno diventa insufficiente * Nessuna delle altre risposte è corretta
16620	Domanda 108342	BIO	Le piante sono organismi:	<ul style="list-style-type: none"> * consumatori * decompositori * produttori * stimolanti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16621	Domanda 108345	BIO	Le piante a semi sono dette:	<ul style="list-style-type: none"> * alghe * spermatofite * cormofite * tallofite * Nessuna delle altre risposte è corretta
16622	Domanda 108347	BIO	Una sostanza che, iniettata nel corpo di un animale, è capace di provocare la formazione di anticorpi si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * allele * alcaloide * aploide * antigene * Nessuna delle altre risposte è corretta
16623	Domanda 108348	BIO	La fotosintesi:	<ul style="list-style-type: none"> * avviene solo in presenza di clorofilla e luce * libera energia dagli zuccheri * necessita solo di luce * anidride carbonica e acqua sono le sostanze prodotte * Nessuna delle altre risposte è corretta
28299	DOMANDA 109	BIO	Gianluca, Vincenzo e Piero sono tre pasticciieri e ognuno di loro cucina 300 bigné rispettivamente in 4,6 e 12 ore. Per un grande evento, è stato richiesto loro di produrre 4.500 bigné. Quante ore impiegheranno complessivamente a produrli?	<ul style="list-style-type: none"> * 30 * 60 * 75 * 24 * 25
28201	DOMANDA 11	BIO	A cosa si riferisce la lettera D- associata ai monosaccaridi (es. D-glucosio)?	<ul style="list-style-type: none"> * Al verso di rotazione della luce polarizzata * Alla configurazione stereochimica di uno degli atomi di carbonio della catena * Al fatto che si tratti di una forma aperta, invece di quella ciclica * Al fatto che si tratti di un monosaccaride invece che di un disaccaride * Alla configurazione stereochimica di tutti gli atomi di carbonio della catena
28300	DOMANDA 110	BIO	Una squadra di 15 operai edifica un palazzo in 30 giorni. Quanti giorni avrebbe impiegato una squadra di 9 operai?	<ul style="list-style-type: none"> * 50 * 18 * 45 * 60 * 40

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28301	DOMANDA 111	BIO	34 ricamatrici producono a macchina 1.768 centrini al giorno. Lavorando allo stesso ritmo, quanti centrini verranno confezionati al giorno da 60 ricamatrici?	<ul style="list-style-type: none"> * 3.120 centrini * 3.060 centrini * 3.300 centrini * 3.400 centrini * 3.420 centrini
28202	DOMANDA 12	BIO	Quale caratteristica degli acidi grassi presenti nelle membrane influenza maggiormente il loro stato fisico?	<ul style="list-style-type: none"> * Se si trovano in forma neutra o ionizzata * Se hanno un numero pari o dispari di atomi di carbonio * La presenza ed il numero dei doppi legami * La presenza o meno di ramificazioni * Se i doppi legami sono isolati o coniugati
28203	DOMANDA 13	BIO	Cosa si intende per genotipo eterozigote?	<ul style="list-style-type: none"> * Ha cromosomi sessuali di tipo XY * Ha due cromosomi diversi * Ha alleli diversi nello stesso locus di cromosomi omologhi * Dipende dal tipo di organismo * E' il genotipo caratteristico delle cellule vegetali
28204	DOMANDA 14	BIO	Cosa sono i telomeri?	<ul style="list-style-type: none"> * Proteine che partecipano alla trascrizione del DNA * Sequenze non codificanti poste all'estremità del DNA * Enzimi riparatori di errori nella replicazione del DNA * Enzimi che partecipano allo svolgimento della doppia elica del DNA * Catene polipeptidiche non organizzate
28205	DOMANDA 15	BIO	A cosa si riferisce la nomenclatura ? degli acidi grassi?	<ul style="list-style-type: none"> * Indica il numero di doppi legami * Indica la lunghezza della catena carboniosa * Indica la posizione del primo doppio legame a partire dal COOH * Indica la posizione del primo doppio legame a partire dal CH₃ * E' un codice che indica l'organismo di origine dell'acido grasso
28206	DOMANDA 16	BIO	Cosa sono gli Archeobatteri?	<ul style="list-style-type: none"> * I batteri fossili ritrovati in siti archeologici * Batteri che vivono in condizioni ambientali estreme * Batteri che hanno perso la capacità di formare colonie * Una delle classi in cui si dividono gli Eubatteri * Cellule che vivono associate ai comuni batteri
28207	DOMANDA 17	BIO	Qual è la differenza tra piante Gimnosperme ed Angiosperme?	<ul style="list-style-type: none"> * Il tipo di ciclo vegetativo (annuale nelle prime e biennale nelle seconde) * Differiscono per il portamento (le prime sono alberi e le seconde arbusti) * Le prime sono caratterizzate da fiori con 5 petali * Le prime non hanno frutti * Le seconde non hanno i fiori
28208	DOMANDA 18	BIO	Quale delle seguenti affermazioni riferite alla forma ciclica dei monosaccaridi è corretta?	<ul style="list-style-type: none"> * Presenta un atomo di carbonio in più rispetto a quella aperta * In soluzione acquosa rimane stabile senza aprirsi * Presenta un atomo di carbonio stereogenico in più rispetto a quella aperta * Non tutti gli aldoesosi hanno una forma ciclica * E' sempre a sei termini

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28209	DOMANDA 19	BIO	Cos'è la poliploidia?	<ul style="list-style-type: none"> * La presenza di corredo cromosomico di tipo 2n * Un aumento del numero di cromosomi rispetto al corredo 2n * Una caratteristica delle cellule animali * L'assenza di cromosomi omologhi * Un numero dispari di cromosomi
28192	DOMANDA 2	BIO	Qual è il prodotto finale della glicolisi?	<ul style="list-style-type: none"> * AcetilCoA * Gliceraleide 3-fosfato * Acido piruvico * Fosfoenolpiruvato * Glucosio
28210	DOMANDA 20	BIO	Cosa si intende per infiorescenza?	<ul style="list-style-type: none"> * Fiore unisessuato femminile * Formazione fogliare simile ad un fiore * Fiori non ancora sviluppati * Insieme di fiori inseriti sullo stesso peduncolo * Fiore posto su una foglia
28211	DOMANDA 21	BIO	Cosa sono i licheni?	<ul style="list-style-type: none"> * Esempio di simbiosi tra un fungo ed un protozoo * Esempio di simbiosi fungo/alga * Una sottoclasse dei funghi * Organismi fotosintetizzati autotrofi puri * La classe di piante più semplici
28212	DOMANDA 22	BIO	Qual è il ruolo del colesterolo presente nelle membrane plasmatiche?	<ul style="list-style-type: none"> * Ancorare le proteine di membrana * Costituisce il precursore da cui si formano i fosfolipidi * Mantenere la giusta fluidità anche al variare della temperatura * Sostituire i fosfolipidi in alcune cellule * Esplica una funzione antiossidante
28213	DOMANDA 23	BIO	Quale delle seguenti affermazioni riguardante il ribosio è vera?	<ul style="list-style-type: none"> * E' un monosaccaride chetoso * E' lo zucchero del DNA * E' uno zucchero pentoso della serie D * E' presente solo in forma ciclica ? * E' costituito da cinque atomi di carbonio ed un ossigeno
28214	DOMANDA 24	BIO	Cosa si intende per amminoacidi essenziali nell'uomo?	<ul style="list-style-type: none"> * Amminoacidi che entrano nella costituzione delle proteine principali * Amminoacidi senza i quali non esisterebbe la vita * Amminoacidi che derivano da altri metaboliti primari * Amminoacidi che l'uomo è in grado di sintetizzare grazie al ruolo anfibolico del ciclo di Krebs * Amminoacidi che bisogna assumere con gli alimenti
28215	DOMANDA 25	BIO	In quale fase della fotosintesi viene prodotto ATP?	<ul style="list-style-type: none"> * Dipende dal tipo di fotosintesi * All'inizio del processo * Alla fine della fase luminosa * Nel ciclo di Calvin * Alla fine della fase oscura

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28216	DOMANDA 26	BIO	Per quale motivo il legame peptidico ha una rotazione molto limitata?	<ul style="list-style-type: none"> * E' un doppio legame * Coinvolge atomi molto elettronegativi * E' una conseguenza della delocalizzazione degli elettroni per risonanza * E' presente in macromolecole (proteine) dotate di scarsa mobilità * Perché si trova a bassa temperatura
28217	DOMANDA 27	BIO	Qual è la principale differenza tra fermentazione lattica ed alcolica?	<ul style="list-style-type: none"> * Una avviene in condizioni anaerobiche e l'altra in condizioni aerobiche * Solo una delle due rigenera NAD+ * La prima parte dall'acido piruvico e la seconda da piruvato * Una prevede l'intervento di un solo enzima e l'altra di due enzimi * Sono lo stesso processo, ma che avviene in cellule diverse
28218	DOMANDA 28	BIO	In che cosa differiscono le cellule prodotte dalle meiosi rispetto a quelle prodotte dalla mitosi?	<ul style="list-style-type: none"> * Sono poliploidi invece che diploidi * Sono aploidi invece che diploidi * Nella meiosi può esserci variabilità genetica * Nella meiosi si producono cellule più grandi * Tutte le risposte precedenti sono corrette
28219	DOMANDA 29	BIO	Cosa si intende in genetica con il termine pleiotropia?	<ul style="list-style-type: none"> * L'esistenza di un allele dominante ed uno recessivo * Un gene maschera l'espressione fenotipica dell'altro * Un carattere fenotipico è controllato da più geni * Un singolo gene influenza più caratteri fenotipici * Un gene non determina alcun carattere fenotipico
28193	DOMANDA 3	BIO	Quale di questi organelli/strutture cellulari è contenuto nei globuli rossi umani?	<ul style="list-style-type: none"> * Mitochondri * Vacuoli * Cloroplasti * Nucleo * Nessuno dei precedenti
28220	DOMANDA 30	BIO	Quale delle seguenti piante sono "non vascolari"?	<ul style="list-style-type: none"> * Felci * Angiosperme * Muschi * Gimnosperme * Tutti gli arbusti
19354	Domanda 300000	BIO	I virus si possono osservare ad occhio nudo oppure solo se si usa il microscopio elettronico, o è possibile vederli anche al microscopio ottico?	<ul style="list-style-type: none"> * Anche al microscopio ottico * Anche ad occhio nudo * Solo se si usa il microscopio elettronico * Anche con una buona lente di ingrandimento * Nessuna delle altre risposte è corretta
19355	Domanda 300001	BIO	Le cellule eucariote si possono vedere ad occhio nudo, anche con il microscopio ottico o solo con quelli elettronici?	<ul style="list-style-type: none"> * Solo con il microscopio elettronico a trasmissione * Anche con il microscopio ottico * Solo con il microscopio elettronico a scansione * Anche ad occhio nudo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19356	Domanda 300002	BIO	I batteri si possono vedere solo con il microscopio elettronico, con il microscopio ottico o anche ad occhio nudo?	<ul style="list-style-type: none"> * Solo con il microscopio elettronico a trasmissione * Solo con il microscopio elettronico a scansione * Anche con il microscopio ottico * Anche ad occhio nudo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19357	Domanda 300003	BIO	Le cellule dell'uomo si possono vedere ad occhio nudo, con il microscopio ottico o solo con quelli elettronici?	<ul style="list-style-type: none"> * Solo con il microscopio elettronico a trasmissione * Anche con il microscopio ottico * Solo con il microscopio elettronico a scansione * Anche ad occhio nudo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19358	Domanda 300004	BIO	Premesso che per potere di risoluzione si intende la possibilità di vedere separati due punti molto vicini tra loro quale è il potere di risoluzione dell'occhio umano?	<ul style="list-style-type: none"> * 0,2 mm circa * 0,02 mm circa * 2-3 micron * 5-6 mm * Nessuna delle altre risposte è corretta
19359	Domanda 300005	BIO	Premesso che per potere di risoluzione si intende la possibilità di vedere separati due punti molto vicini tra loro; quale è il massimo potere di risoluzione del microscopio ottico?	<ul style="list-style-type: none"> * 10 micron * 2mm * 0,1-0,2 micron * 0,002 micron * Nessuna delle altre risposte è corretta
19360	Domanda 300006	BIO	Che cosa si intende per potere di risoluzione	<ul style="list-style-type: none"> * La possibilità di vedere separati due punti molto vicini tra loro * La possibilità di vedere ben a fuoco * La possibilità di vedere ingrandito un oggetto * La possibilità di eliminare le aberrazioni cromatiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
19361	Domanda 300007	BIO	Al momento della fecondazione quanti spermatozoi penetrano nell'uovo del coniglio?	<ul style="list-style-type: none"> * Uno se il nascituro sarà maschio; due se sarà femmina * Diversi a seconda delle dimensioni che avrà il nascituro al parto * Uno solo * Nessuno perchè lo spermatozoo in questa specie non entra ma serve solo a stimolare l'uovo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19362	Domanda 300008	BIO	Al momento della fecondazione quanto spermatozoi penetrano nell'uovo della specie umana?	<ul style="list-style-type: none"> * Uno solo * Uno se il nascituro sarà maschio; due se sarà femmina * Diversi a seconda delle dimensioni che avrà il nascituro al parto * Nessuno perchè lo spermatozoo di solito non entra ma serve solo ad attivare l'uovo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19363	Domanda 300009	BIO	Al momento della fecondazione quanti spermatozoi penetrano nell'ovocita di un elefante?	<ul style="list-style-type: none"> * Uno se il nascituro sarà maschio; due se sarà femmina * Diversi poichè per una così grande mole c'è bisogno di molto materiale genetico * Nessuno perchè in queste specie lo spermatozoo non entra ma ha il solo scopo di stimolare l'uovo * Uno solo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19364	Domanda 300010	BIO	Al momento della fecondazione quanti spermatozoi penetrano nell'uovo di un ratto?	<ul style="list-style-type: none"> * Uno solo * Uno se il nascituro sarà maschio ; due se sarà femmina * Diversi a seconda delle dimensioni che avrà il nascituro al parto * Nessuno perchè il ratto si riproduce per partenogenesi e non usa gli spermatozoi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19365	Domanda 300011	BIO	I protozoi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * eucarioti * procarioti * non sono organismi completamente viventi perché ancora all'origine della vita * animali preistorici estinti di cui si trovano solo fossili * Nessuna delle altre risposte è corretta
19366	Domanda 300012	BIO	I Dinosauri a quale Classe di Vertebrati appartengono?	<ul style="list-style-type: none"> * Rettili estinti * Mammiferi predatori estinti * Uccelli primitivi * Anfibi primitivi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19367	Domanda 300013	BIO	I Mammiferi perché si chiamano in questo modo?	<ul style="list-style-type: none"> * Perché tutti hanno una mamma * Perché da piccoli vengono trasportati dalla mamma * Perché hanno le ghiandole del latte all'interno delle mammelle * Perché sono vivipari e la gravidanza è a carico della madre * Nessuna delle altre risposte è corretta
19368	Domanda 300014	BIO	Viene definito Taxon:	<ul style="list-style-type: none"> * Un gruppo di organismi che condividono una serie di caratteristiche esclusive * Il poro dei poriferi * Il flagello o i flagelli dei flagellati * Il costo del biglietto o dei biglietti (per gruppi famigliari) per visitare musei zoologici, paleontologici o orti botanici * Nessuna delle altre risposte è corretta
19369	Domanda 300015	BIO	La gallina, il pinguino, lo struzzo sono organismi:	<ul style="list-style-type: none"> * Anaerobi * Aerobi ma solo quando covano per avere più energie per la cova * Anaerobi quando non covano * Aerobi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19370	Domanda 300016	BIO	Gli uccelli volatori sono organismi:	<ul style="list-style-type: none"> * aerobi * anaerobi * Aerobi ma solo quando volano * Anaerobi quando stanno a terra o covano le uova * Nessuna delle altre risposte è corretta
19371	Domanda 300017	BIO	Secondo il sistema della nomenclatura binomia, introdotta da Linneo, una specie è indicata correttamente da:	<ul style="list-style-type: none"> * Tre nomi: il Genere con l'iniziale maiuscola; la specie con l'iniziale minuscola, seguita dal nome dello scopritore con l'iniziale maiuscola * Due nomi: il Genere con l'iniziale maiuscola; la specie con l'iniziale minuscola * Due nomi: il genere con l'iniziale minuscola; la Specie con l'iniziale maiuscola * Due nomi: tutti e due con l'iniziale maiuscola * Nessuna delle altre risposte è corretta
19372	Domanda 300018	BIO	I Mammiferi sono caratterizzati dall'aver nella loro epidermide:	<ul style="list-style-type: none"> * Peli * Peli e squame * Nulla * Peli e penne * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19373	Domanda 300019	BIO	Quale delle seguenti coppie di parole ha una sua coerenza interna:	<ul style="list-style-type: none"> * Anemia - Sangue * Isomeria - Lavaggio * Dispepsia - Rene * Apatia - Fegato * Nessuna delle altre risposte è corretta
19374	Domanda 300020	BIO	Chi si fece propugnatore nella ricerca del metodo sperimentale in tutte le ricerche delle scienze naturali?	<ul style="list-style-type: none"> * Aristotele * Fermi * Galileo * Marx * Nessuna delle altre risposte è corretta
19375	Domanda 300021	BIO	Camillo Golgi nel 1906 ebbe il premio Nobel per gli studi di neurobiologia e per la scoperta dell'apparato di Golgi. Per le sue ricerche utilizzò:	<ul style="list-style-type: none"> * Un primitivo microscopio elettronico da lui inventato ma mai brevettato * Il microscopio elettronico a scansione * Un normalissimo microscopio ottico * Il microscopio confocale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19376	Domanda 300022	BIO	L'aspetto morfologico del mitocondrio, costituito da due membrane di cui l'interna si inflette dando creste, fu descritto da diversi autori a partire dal 1950. Per visualizzarne l'aspetto fu utilizzato:	<ul style="list-style-type: none"> * Microscopio elettronico * Microscopio ottico dopo fissazione * Microscopio a contrasto di fase su cellule viventi * Microscopio polarizzatore * Nessuna delle altre risposte è corretta
28221	DOMANDA 31	BIO	Qual è il significato della seguente affermazione "Le piante sono organismi aploidiplobionti"?	<ul style="list-style-type: none"> * Le piante non attuano la meiosi, a differenza degli animali * Le piante producono una sola cellula aploide * Le piante hanno una generazione aploide ed una diploide * Le piante producono più di un gamete * Le piante hanno organi maschili e femminili sullo stesso individuo
28222	DOMANDA 32	BIO	Quale tra le seguenti molecole non è prodotta dal ciclo di Krebs?	<ul style="list-style-type: none"> * Acido piruvico * NADH * FADH₂ * CO₂ * Acido citrico
28223	DOMANDA 33	BIO	Qual è il meccanismo di entrata del colesterolo nelle cellule?	<ul style="list-style-type: none"> * Endocitosi mediata da recettori * Trasporto passivo (gradiente di concentrazione) * Pinocitosi * Fagocitosi * Trasporto attivo
28224	DOMANDA 34	BIO	Quale tra le seguenti è una differenza tra RNA e DNA?	<ul style="list-style-type: none"> * La percentuale di basi puriniche e pirimidiniche * La sequenza delle basi * Il tipo di legame che tiene uniti i nucleotidi di una catena * La struttura dello zucchero * La struttura delle basi puriniche
28225	DOMANDA 35	BIO	Qual è il principale costituente dei ribosomi?	<ul style="list-style-type: none"> * Proteine * RNA * DNA * Zuccheri * Lipidi

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28226	DOMANDA 36	BIO	Quale (o quali) amminoacido(i) può (possono) formare ponti disolfuro?	<ul style="list-style-type: none"> * Tutti gli amminoacidi contenenti zolfo * Cisteina * Metionina * Adenosina * In principio tutti gli amminoacidi
28227	DOMANDA 37	BIO	Cosa si intende per frutti falsi?	<ul style="list-style-type: none"> * Frutti che non hanno semi * Frutti che non derivano dal fiore * Frutti che non derivano dal solo ovario del fiore * Frutti che si formano senza fecondazione * Frutti senza polpa
28228	DOMANDA 38	BIO	Quale delle seguenti sequenze di categorie tassonomiche fondamentali è corretta?	<ul style="list-style-type: none"> * Ordine, genere, specie, famiglia * Specie, ordine, famiglia, genere * Ordine, famiglia, specie, genere * Specie, genere, famiglia, ordine * Ordine, specie, genere, famiglia
28229	DOMANDA 39	BIO	Quale è la finalità biochimica della fermentazione?	<ul style="list-style-type: none"> * Produzione di ATP * Rigenerazione di NADH * Rigenerazione di NAD⁺ * Smaltimento del piruvato in eccesso * Produzione di acetilCoA
28194	DOMANDA 4	BIO	Cosa hanno in comune clorofilla ed eme?	<ul style="list-style-type: none"> * La presenza di una lunga catena idrocarburica * La presenza di un anello porfirinico * Il metallo centrale * La funzione * La localizzazione nella cellula
28230	DOMANDA 40	BIO	Cosa si intende per coenzima?	<ul style="list-style-type: none"> * Una molecola organica che può sostituire l'enzima nel suo ruolo catalitico * Una piccola molecola organica che contribuisce al riconoscimento del substrato da parte dell'enzima * Una molecola che conferisce specificità all'azione enzimatica * Una molecola che costituisce il substrato dell'enzima * Una piccola molecola che ha un ruolo nell'attività catalitica dell'enzima
28231	DOMANDA 41	BIO	Qual è la differenza tra amido e cellulosa?	<ul style="list-style-type: none"> * Il tipo di monosaccaride presente * La posizione delle ramificazioni presenti * La posizione del legame glicosidico * La stereochimica del legame glicosidico * Nessuna delle precedenti risposte
28232	DOMANDA 42	BIO	Cosa sono gli istoni?	<ul style="list-style-type: none"> * Sono le sequenze codificanti del DNA * Sono proteine con prevalente carica positiva associate al DNA * Sono le sequenze non codificanti del DNA * Sono proteine con prevalente carica negativa associate al DNA * Sono proteine della membrana nucleare
28233	DOMANDA 43	BIO	Con quale nome viene denominata la sintesi proteica?	<ul style="list-style-type: none"> * Replicazione * Traduzione * Trascrizione * Duplicazione * Assemblaggio

ID	Ttito	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28234	DOMANDA 44	BIO	Quanti anelli caratterizzano la struttura di uno sterolo semplice, quale il colesterolo?	<ul style="list-style-type: none"> * Uno * Due * Tre * Quattro * Cinque
19392	Domanda 4460	BIO	La funzione del diaframma è:	<ul style="list-style-type: none"> * regolazione della quantità di luce che colpisce l'occhio * trasmissione delle onde sonore all'orecchio medio * protezione dei polmoni * muscolare respiratoria * Nessuna delle altre risposte è corretta
19393	Domanda 4461	BIO	Le cellule del cuore sono alimentate:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla carotide * dalle coronarie * dalla vena giugulare * dalla vena porta * Nessuna delle altre risposte è corretta
19394	Domanda 4462	BIO	I capillari sono:	<ul style="list-style-type: none"> * dei vasi sanguigni rivestiti di muscolatura liscia * dei vasi sanguigni presenti solo nella pelle * sottili vasi sanguigni tra le arterie e le vene * l'estremità sottile delle cellule nervose * Nessuna delle altre risposte è corretta
19395	Domanda 4463	BIO	Per caratteri sessuali primari si intendono, nella specie umana:	<ul style="list-style-type: none"> * i genitali esterni * le gonadi * il timbro della voce * la distribuzione dei peli * Nessuna delle altre risposte è corretta
19396	Domanda 4464	BIO	La placenta è:	<ul style="list-style-type: none"> * una tonaca uterina * un annesso embrionale * un segmento embrionale * una ghiandola esocrina * Nessuna delle altre risposte è corretta
19397	Domanda 4465	BIO	Le vene sono i vasi che:	<ul style="list-style-type: none"> * portano il sangue alla periferia del corpo * portano il sangue al cervello * portano il sangue verso il cuore * effettuano la filtrazione della linfa * Nessuna delle altre risposte è corretta
19398	Domanda 4466	BIO	La fecondazione della cellula uovo avviene per:	<ul style="list-style-type: none"> * fusione con molti spermatozoi * fusione con milioni di spermatozoi * fusione con uno spermatozoo * fusione con miliardi di spermatozoi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19399	Domanda 4467	BIO	La riproduzione agamica è:	<ul style="list-style-type: none"> * propria dei mammiferi * il processo di riproduzione senza l'intervento di cellule sessuali * il processo di riproduzione con intervento di cellule sessuali * propria dei vegetali * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19400	Domanda 4468	BIO	I cromosomi si legano alle fibre del fuso mitotico mediante:	<ul style="list-style-type: none"> * i telomeri * le costrizioni secondarie * i centromeri * gli organizzatori del nucleolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19401	Domanda 4469	BIO	Quali dei seguenti tipi di cellula hanno funzione di difesa?	<ul style="list-style-type: none"> * Globuli bianchi * Globuli rossi * Ovociti * Neuroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19403	Domanda 4470	BIO	Quale di queste cellule dell'uomo si muove mediante un flagello?	<ul style="list-style-type: none"> * Cellula muscolare * Uovo * Spermatozoo * Epatocito * Nessuna delle altre risposte è corretta
19404	Domanda 4471	BIO	Il differenziamento è:	<ul style="list-style-type: none"> * un tipo di moltiplicazione cellulare * un processo di diversificazione morfologica e funzionale * una fase della mitosi * la produzione di sostanze ormonali * Nessuna delle altre risposte è corretta
19405	Domanda 4472	BIO	L'ossigeno che introduciamo nel nostro organismo con la respirazione polmonare ci serve per:	<ul style="list-style-type: none"> * ossidare le sostanze nutritizie allo scopo di ricavarne energia * trasformare il sangue arterioso in sangue venoso * facilitare la circolazione del sangue * neutralizzare l'anidride carbonica che si forma nel nostro organismo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19406	Domanda 4473	BIO	Un autosoma è:	<ul style="list-style-type: none"> * un enzima * un virus batterico * qualunque cromosoma diverso dai cromosomi del sesso * un DNA circolare monoelica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19407	Domanda 4474	BIO	In quale delle seguenti strutture cellulari si trova l'RNA? I) nel nucleo; II) nel citoplasma; III) nei ribosomi:	<ul style="list-style-type: none"> * Solo in I) * Solo in II) * Solo in I) e III) * In I), in II) e in III) * Nessuna delle altre risposte è corretta
19408	Domanda 4475	BIO	Se in una coltura di cellule blocchiamo le funzioni mitocondriali, otteniamo l'interruzione:	<ul style="list-style-type: none"> * della sintesi proteica * dell'attività glicolitica * della sintesi di grandi quantità di ATP * della sintesi dei lipidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19409	Domanda 4476	BIO	Quale di queste funzioni NON è propria delle proteine che si trovano sulla membrana cellulare?	<ul style="list-style-type: none"> * Trasporto * Riconoscimento * Recettoriale * Trascrizionale * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19410	Domanda 4477	BIO	I soli soggetti biologici che non hanno organizzazione cellulare sono:	<ul style="list-style-type: none"> * monera * batteri * alghe azzurre * virus * Nessuna delle altre risposte è corretta
19411	Domanda 4478	BIO	Per cariotipo s'intende l'insieme delle caratteristiche:	<ul style="list-style-type: none"> * che identificano un particolare corredo cromosomico di un individuo * che identificano un particolare corredo genico di un individuo * biologiche di un individuo * somatiche di un individuo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19412	Domanda 4479	BIO	Lo sviluppo di un uovo non fecondato è noto come:	<ul style="list-style-type: none"> * metamorfosi * rigenerazione * differenziazione * partenogenesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19414	Domanda 4480	BIO	L'omeostasi è:	<ul style="list-style-type: none"> * una forma di riproduzione * l'autodistruzione di tessuti morti * il mantenimento della stessa temperatura * il mantenimento di condizioni più o meno costanti, indipendentemente dalle variazioni ambientali * Nessuna delle altre risposte è corretta
19415	Domanda 4481	BIO	Nelle cellule somatiche di una certa specie vi sono 10 cromosomi. Qual è il numero di cromosomi nei gameti?	<ul style="list-style-type: none"> * 5 * 10 * 20 * 15 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19416	Domanda 4482	BIO	Il corredo cromosomico nel normale corso della vita di una cellula:	<ul style="list-style-type: none"> * subisce modificazioni numeriche * subisce modificazioni di struttura * va incontro a degradazione * rimane inalterato * Nessuna delle altre risposte è corretta
19417	Domanda 4483	BIO	Quale delle seguenti strutture cellulari non è costituita da membrane	<ul style="list-style-type: none"> * Reticolo endoplasmatico * Mitochondri * Cromosomi * Corpo di Golgi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19418	Domanda 4484	BIO	Il nucleolo è:	<ul style="list-style-type: none"> * un vecchio termine con cui, in passato, si indicava il nucleo * un organello citoplasmatico strettamente aderente al nucleo, in cui avviene la sintesi dei ribosomi * una struttura nucleare, a membrana semplice, rivestita esternamente dai ribosomi * una struttura nucleare, non rivestita da membrane, sito della sintesi degli RNA ribosomali * Nessuna delle altre risposte è corretta
19419	Domanda 4485	BIO	Quali sono, fra i seguenti componenti delle cellule eucariotiche, quelli nella cui struttura non sono presenti membrane?	<ul style="list-style-type: none"> * Nucleo * Lisosomi * Nucleoli * Apparato di Golgi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19420	Domanda 4486	BIO	A livello di quale dei seguenti organuli si ha la sintesi di catene polipeptidiche?	<ul style="list-style-type: none"> * Mitochondri * Ribosomi * Lisosomi * Nucleolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19421	Domanda 4487	BIO	L'embrione umano si sviluppa normalmente:	<ul style="list-style-type: none"> * nell'ovaio * nelle trombe uterine * nello spessore della parete addominale * nello spessore della parete uterina * Nessuna delle altre risposte è corretta
19422	Domanda 4488	BIO	L'embrione di un mammifero prende l'ossigeno:	<ul style="list-style-type: none"> * dal sangue della madre * dai suoi polmoni * dal liquido amniotico * dall'ossidazione degli alimenti che assume * Nessuna delle altre risposte è corretta
19423	Domanda 4489	BIO	La rapida successione delle divisioni cellulari che si verificano nello zigote viene definita:	<ul style="list-style-type: none"> * moltiplicazione * segmentazione * gastrulazione * ontogenesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19425	Domanda 4490	BIO	I gemelli monozigoti (identici) derivano dall'unione di:	<ul style="list-style-type: none"> * un uovo e uno spermatozoo * un uovo e due spermatozoi * due uova e uno spermatozoo * due uova e due spermatozoi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19426	Domanda 4491	BIO	I principali prodotti della digestione che vengono assorbiti a livello dei villi intestinali sono:	<ul style="list-style-type: none"> * glucosio, aminoacidi, sali e grassi emulsionati * glicogeno, proteine ed acidi grassi * vitamine e proteine * ormoni, aminoacidi e grassi neutri * Nessuna delle altre risposte è corretta
19427	Domanda 4492	BIO	I globuli rossi si formano:	<ul style="list-style-type: none"> * nel rene * nei muscoli scheletrici * nel midollo osseo * nella cartilagine * Nessuna delle altre risposte è corretta
19428	Domanda 4493	BIO	La funzione degli alveoli polmonari è quella di:	<ul style="list-style-type: none"> * filtrare l'aria trattenendo le impurità in esse contenute * raffreddare l'aria inspirata * trattenere l'eccesso di azoto * consentire gli scambi dei gas respiratori * Nessuna delle altre risposte è corretta
19429	Domanda 4494	BIO	La catalessi è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'accelerazione di una reazione chimica * la distruzione delle vie sensitive dolorifiche * la mancanza di orientamento nello spazio * lo stato di morte apparente * Nessuna delle altre risposte è corretta
19430	Domanda 4495	BIO	Il sistema nervoso è sede di fenomeni:	<ul style="list-style-type: none"> * elastici * osmotici * elettrici * meccanici * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19431	Domanda 4496	BIO	I capillari sono elementi importanti nella circolazione del sangue perché in essi ha luogo:	<ul style="list-style-type: none"> * un forte aumento nella spinta del sangue * lo scambio di materia tra sangue e cellule * la depurazione degli agenti infettivi * la produzione dei globuli rossi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19432	Domanda 4497	BIO	L'azoto in molti mammiferi, compreso l'uomo, si elimina prevalentemente come:	<ul style="list-style-type: none"> * urina * ammoniaca * urea * aminoacidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19433	Domanda 4498	BIO	Quale dei seguenti tipi di cellula ha funzione di difesa?	<ul style="list-style-type: none"> * Ovociti * Globuli bianchi * Neuroni * Globuli rossi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19434	Domanda 4499	BIO	La piccola circolazione è:	<ul style="list-style-type: none"> * la circolazione all'interno di ogni singolo organo * la circolazione della cavità addominale * la circolazione portale * il circolo sanguigno cuore-polmoni-cuore * Nessuna delle altre risposte è corretta
28235	DOMANDA 45	BIO	Quale tra le seguenti funzioni avviene nell'apparato di Golgi?	<ul style="list-style-type: none"> * Sintesi di lipidi * Sintesi di carboidrati * Formazione di lipoproteine * Formazione di fosfolipidi * Elaborazione dell'RNAmessaggero
19436	Domanda 4500	BIO	La riproduzione asessuale o vegetativa porta alla formazione di individui:	<ul style="list-style-type: none"> * tutti geneticamente uguali * tutti geneticamente diversi * 3/4 uguali; 1/4 diversi * 3/4 diversi; 1/4 uguali * Nessuna delle altre risposte è corretta
19437	Domanda 4501	BIO	La pressione diastolica e sistolica del sangue è espressa in:	<ul style="list-style-type: none"> * atm * mmHg * mm aria * neutron/m² * Nessuna delle altre risposte è corretta
19438	Domanda 4502	BIO	Nella specie umana la fecondazione avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * nella vagina * nell'utero * nelle trombe uterine * nell'ovaio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19439	Domanda 4503	BIO	La rinite è:	<ul style="list-style-type: none"> * un minerale * un'infezione della mucosa nasale * una patologia renale * una malformazione del setto nasale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19440	Domanda 4504	BIO	Perché se si respira dentro ad un sacchetto in poco tempo le inspirazioni diventano più frequenti?	<ul style="list-style-type: none"> * Aumenta la concentrazione di CO₂ * Aumenta la concentrazione di O₂ * Diminuisce la concentrazione di N₂ * Diminuisce la concentrazione di H₂O * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19441	Domanda 4505	BIO	A quale funzione sono preposti i villi intestinali?	<ul style="list-style-type: none"> * Digestione * Respirazione * Minzione * Assorbimento * Nessuna delle altre risposte è corretta
19442	Domanda 4506	BIO	I globuli rossi del sangue, dopo la nascita, sono prodotti:	<ul style="list-style-type: none"> * nella milza * nel fegato * nel cuore * nel midollo osseo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19443	Domanda 4507	BIO	La carenza di vitamina D nell'infanzia provoca principalmente:	<ul style="list-style-type: none"> * sordità permanente * scorbuto * rachitismo * emorragie * Nessuna delle altre risposte è corretta
19444	Domanda 4508	BIO	Il ricambio o metabolismo è quella caratteristica dei viventi per cui essi:	<ul style="list-style-type: none"> * sono in grado di sentire gli stimoli * devono assumere e cedere materia ed energia all'ambiente * sono capaci di scambiare messaggi tra loro * sono in grado di individuare, mediante l'olfatto, determinate sostanze * Nessuna delle altre risposte è corretta
19445	Domanda 4509	BIO	A scopo profilattico, le società moderne attuano vaccinazioni di massa contro varie malattie. Tali vaccini sono molto spesso:	<ul style="list-style-type: none"> * sieri di animali infettati * sieri di animali sani * antigeni attenuati * anticorpi modificati * Nessuna delle altre risposte è corretta
19447	Domanda 4510	BIO	La flora e la fauna naturali dell'Australia sono differenti da quelle di altri continenti, perché l'Australia:	<ul style="list-style-type: none"> * è per la maggior parte, un deserto * è, il solo continente completamente localizzato nell'emisfero sud * è rimasta separata dagli altri continenti per un lungo periodo di tempo * è il continente più giovane * Nessuna delle altre risposte è corretta
19448	Domanda 4511	BIO	Gli animali non possono vivere senza piante perché:	<ul style="list-style-type: none"> * rimarrebbero privi di energia utilizzabile * rimarrebbero privi di azoto * riceverebbero una quantità eccessiva di luce e calore * rimarrebbero privi di acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
19449	Domanda 4512	BIO	La teoria di Darwin afferma che il ruolo dell'ambiente è quello di:	<ul style="list-style-type: none"> * provocare con improvvisi mutamenti l'estinzione e la nascita di una nuova specie * scegliere l'organismo più idoneo a lasciare una progenie * influenzare le caratteristiche degli organismi, modificandole * indurre caratteri acquisiti, ereditabili * Nessuna delle altre risposte è corretta
19450	Domanda 4513	BIO	Quale delle seguenti affermazioni è VERA? Tutti gli esseri viventi:	<ul style="list-style-type: none"> * sono autotrofi * sono eterotrofi * possono organizzare il carbonio * possiedono acidi nucleici * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19451	Domanda 4514	BIO	Oltre all'anidride carbonica e all'energia solare qual è l'altro componente fondamentale perché si realizzi la fotosintesi?	<ul style="list-style-type: none"> * L'ossigeno * L'aria * L'acqua * La temperatura elevata * Nessuna delle altre risposte è corretta
19452	Domanda 4515	BIO	Il processo dell'evoluzione dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dall'azione della selezione naturale sulle mutazioni * dall'azione delle mutazioni sulla selezione naturale * dalle mutazioni che colpiscono le cellule somatiche * da cambiamenti non ereditabili * Nessuna delle altre risposte è corretta
19453	Domanda 4516	BIO	Quali dei seguenti organismi NON esistono in natura?	<ul style="list-style-type: none"> * Procarioti monocellulari * Procarioti pluricellulari * Eucarioti monocellulari * Eucarioti pluricellulari * Nessuna delle altre risposte è corretta
19454	Domanda 4517	BIO	Quali dei seguenti esseri viventi hanno bisogno di luce per compiere il loro ciclo vitale?	<ul style="list-style-type: none"> * Virus * Alghe * Batteri * Funghi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19455	Domanda 4518	BIO	Per evoluzione biologica si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * un cambiamento non genetico, prodotto dalla trasmissione di comportamenti appresi * una modificazione progressiva ed ereditabile della frequenza dei geni in una popolazione * la serie di cambiamenti che si succedono nel passaggio da neonato ad adulto * la serie di cambiamenti che si succedono dalla fecondazione alla nascita * Nessuna delle altre risposte è corretta
19456	Domanda 4519	BIO	La fotomorfogenesi è:	<ul style="list-style-type: none"> * una nuova tecnica di coltivazione delle piante * una tecnica per produrre piante in mancanza di luce * il processo di emissione di energia solare * il processo secondo cui la luce regola la vita delle piante * Nessuna delle altre risposte è corretta
19458	Domanda 4520	BIO	L'aria è:	<ul style="list-style-type: none"> * una miscela gassosa contenente circa 80% di azoto * una miscela gassosa contenente circa 80% di ossigeno * una miscela gassosa in parti uguali di azoto e ossigeno * una miscela gassosa in parti uguali di azoto, ossigeno, idrogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
19459	Domanda 4521	BIO	Indicare quale delle seguenti caratteristiche è comune a virus, procarioti ed eucarioti:	<ul style="list-style-type: none"> * possesso di un proprio programma genetico * capacità di un proprio metabolismo autonomo * possibilità di replicazione autonoma * metabolismo prevalentemente aerobico * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19460	Domanda 4522	BIO	Indicare quale delle seguenti asserzioni è CORRETTA:	<ul style="list-style-type: none"> * ossigeno atmosferico è un componente stabile dell'atmosfera terrestre, la cui concentrazione non ha subito variazioni significative nel corso degli ultimi quattro miliardi di anni * l'ossigeno atmosferico è di origine biologica ed è stato immesso nell'atmosfera da eventi fotosintetici che hanno avuto inizio più di tre miliardi di anni fa * l'ossigeno atmosferico è di origine vulcanica * l'ossigeno atmosferico si è formato dall'acqua dei mari per elettrolisi dovuto a scariche elettriche * Nessuna delle altre risposte è corretta
19461	Domanda 4523	BIO	Le tappe del metodo scientifico sono nell'ordine:	<ul style="list-style-type: none"> * ipotesi-osservazione-verifica o sperimentazione-legge * osservazione-ipotesi-verifica o sperimentazione-legge * legge-ipotesi-osservazione-verifica o sperimentazione * legge-ipotesi-verifica o sperimentazione-legge * Nessuna delle altre risposte è corretta
19462	Domanda 4524	BIO	La primaria importanza biologica generale delle piante verdi dipende dalla capacità di:	<ul style="list-style-type: none"> * sintetizzare grandi quantità di ATP * assorbire dall'ambiente acqua e anidride carbonica * ridurre l'intensità della radiazione solare sulla Terra * costruire sostanze organiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
19463	Domanda 4525	BIO	Il temuto aumento della temperatura terrestre dovuto al cosiddetto effetto serra dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dallo scioglimento dei ghiacci polari * dall'abbassamento degli oceani * dall'aumento di ossigeno nell'atmosfera * dall'aumento di anidride carbonica nell'atmosfera * Nessuna delle altre risposte è corretta
19464	Domanda 4526	BIO	Tra le seguenti proprietà una sola non è comune a tutti gli esseri viventi. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * Sintesi di macromolecole * Organizzazione del carbonio * Evoluzione * Conversione di energia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19465	Domanda 4527	BIO	Qual è l'ordine crescente delle seguenti strutture?	<ul style="list-style-type: none"> * Atomo, proteina, virus, batterio * Proteina, atomo, virus, batterio * Proteina, atomo, batterio, virus * Virus, proteina, atomo, batterio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19466	Domanda 4528	BIO	Due animali appartengono alla stessa specie se:	<ul style="list-style-type: none"> * possono vivere insieme in un ambiente simile * possono generare figli fertili * hanno richieste nutrizionali simili * hanno sembianze simili * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19467	Domanda 4529	BIO	Per ritmo circadiano si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * svolgimento di determinate funzioni a intervalli di 24 ore, anche in assenza del ritmo luce-buio * la capacità di adattarsi ad un ritmo definito * la capacità di compiere un intero ciclo riproduttivo in 24 ore * la capacità degli animali polari di adattarsi ai ritmi particolari di luce-buio presenti nelle regioni nordiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
19469	Domanda 4530	BIO	Quali scoperte scientifiche da Darwin in poi hanno confermato la teoria dell'evoluzione? Indicare la RISPOSTA ERRATA:	<ul style="list-style-type: none"> * le variazioni progressive dei fossili rinvenuti in strati di rocce sempre più recenti * la dimostrazione della universalità degli acidi nucleici * la presenza di proteine simili in organismi diversi * la scoperta che animali, piante, batteri e virus sono tutti costituiti da cellule nucleate * Nessuna delle altre risposte è corretta
19470	Domanda 4531	BIO	Il ciclo biologico del carbonio si compie:	<ul style="list-style-type: none"> * grazie alla coesistenza di organismi animali e vegetali * grazie alle sole attività biologiche degli animali * solo all'interno di ecosistemi marini * solo all'interno di ecosistemi terrestri * Nessuna delle altre risposte è corretta
19471	Domanda 4532	BIO	Il significato biologico della riproduzione sessuata e quello di:	<ul style="list-style-type: none"> * produrre una maggior quantità di prole rispetto alla riproduzione asessuata * impedire il verificarsi di mutazioni * aumentare la variabilità genetica di una specie * limitare i cambiamenti evolutivi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19472	Domanda 4533	BIO	Le piante verdi sono organismi viventi di grandissima importanza biologica perché possono:	<ul style="list-style-type: none"> * sintetizzare le proteine senza spendere energia chimica * sopravvivere senza bisogno di ossigeno che, anzi, eliminano come prodotto di rifiuto * trasformare l'energia radiante in energia di legame, scindendo le molecole d'acqua e sintetizzando molecole di zuccheri * utilizzare direttamente l'energia solare per sintetizzare le proprie proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
19473	Domanda 4534	BIO	La teoria evolutiva di Lamarck si basa su:	<ul style="list-style-type: none"> * la generazione spontanea * l'eredità dei caratteri acquisiti * la selezione naturale * le catastrofi ricorrenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
19474	Domanda 4535	BIO	I processi vitali che avvengono nella maggior parte degli animali, includono tutte le risposte tranne:	<ul style="list-style-type: none"> * usare energia per il metabolismo * eliminazione di acqua e di rifiuti * la riproduzione * eliminazione di ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
19475	Domanda 4536	BIO	Le radiazioni ionizzanti ed i mutageni chimici negli organismi viventi provocano:	<ul style="list-style-type: none"> * un aumento della frequenza di mutazione * una diminuzione della frequenza di mutazione * un aumento delle sole mutazioni svantaggiose * una diminuzione delle sole mutazioni svantaggiose * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19476	Domanda 4537	BIO	La primaria importanza della funzione fotosintetica svolta dalle piante verdi consiste:	<ul style="list-style-type: none"> * nella trasformazione di energia radiante in energia chimica potenziale * nell'aumentare il quantitativo di anidride carbonica contenuto nell'atmosfera * nella sua capacità di impedire l'inquinamento atmosferico * nella sua capacità di impedire l'inquinamento marino * Nessuna delle altre risposte è corretta
19477	Domanda 4538	BIO	L'unità di misura più utile per indicare le dimensioni delle cellule dell'organismo umano è il:	<ul style="list-style-type: none"> * centimetro * millimetro * micrometro * nanometro * Nessuna delle altre risposte è corretta
19478	Domanda 4539	BIO	Animali o piante, ma non entrambi, si trovano in:	<ul style="list-style-type: none"> * ecosistemi * biomi * comunità * popolazioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19480	Domanda 4540	BIO	Due individui possono considerarsi appartenenti a specie diverse se:	<ul style="list-style-type: none"> * sono morfologicamente diversi * vivono in ecosistemi diversi * sono isolati dal punto di vista riproduttivo * hanno un diverso numero di cromosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19481	Domanda 4541	BIO	Un geranio produce CO ₂ come risultato del processo di:	<ul style="list-style-type: none"> * glicolisi * fotosintesi * respirazione * organizzazione del carbonio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19482	Domanda 4542	BIO	I matrimoni tra cugini primi sono geneticamente sconsigliabili:	<ul style="list-style-type: none"> * perché aumentano la probabilità di omozigosi per malattie recessive * perché la consanguineità aumenta genericamente la sterilità * per ragioni morali * perché aumenta il rischio di malattie ereditarie controllate da alleli dominanti * Nessuna delle altre risposte è corretta
19483	Domanda 4543	BIO	Il sesso dell'uomo è determinato da:	<ul style="list-style-type: none"> * cellula uovo * spermatozoo * cromosomi * fibrina * Nessuna delle altre risposte è corretta
19484	Domanda 4544	BIO	Il codice genetico è un:	<ul style="list-style-type: none"> * sistema convenzionale di scrittura usato dai biologi * sistema di informazione in codice degli acidi nucleici * linguaggio fra organismi primordiali * insieme di regole del comportamento animale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19485	Domanda 4545	BIO	L'ingegneria genetica è un insieme di tecniche attualmente impiegate per:	<ul style="list-style-type: none"> * modificare il patrimonio genetico di un organismo * far rivivere specie estinte * fondere cellule provenienti da specie diverse * creare nuove specie viventi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19486	Domanda 4546	BIO	Un gene è:	<ul style="list-style-type: none"> * una molecola capace di indurre la risposta anticorpale * un segmento di DNA che codifica una catena peptidica * un fattore contenuto all'interno dei ribosomi * una proteina che catalizza una reazione chimica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19487	Domanda 4547	BIO	Rispetto a quello delle cellule somatiche, il numero di cromosomi contenuto nei gameti è:	<ul style="list-style-type: none"> * la metà * il doppio * uguale * un quarto * Nessuna delle altre risposte è corretta
19488	Domanda 4548	BIO	Nella specie umana molti caratteri legati al sesso (come l'emofilia ed il daltonismo) sono:	<ul style="list-style-type: none"> * dovuti a geni portati sul cromosoma X. * dovuti a geni ereditati solo dai maschi * trasportati solo dagli spermatozoi * trasmessi dalla madre al feto durante la gravidanza * Nessuna delle altre risposte è corretta
19489	Domanda 4549	BIO	Due differenti geni A e B, localizzati rispettivamente sul cromosoma 1 e sul cromosoma 8 al momento della meiosi:	<ul style="list-style-type: none"> * segregano nello stesso gamete * assortiscono indipendentemente * sono letali * ricombinano * Nessuna delle altre risposte è corretta
19491	Domanda 4550	BIO	Nella specie umana, il padre trasmette il cromosoma Y:	<ul style="list-style-type: none"> * a tutti i figli indistintamente * solo ai figli di sesso maschile * solo alle figlie * dipende dal caso * Nessuna delle altre risposte è corretta
19492	Domanda 4551	BIO	Il patrimonio genetico nelle cellule somatiche di un organismo pluricellulare:	<ul style="list-style-type: none"> * è sempre ridotto rispetto a quello delle corrispondenti cellule sessuali * varia da cellula a cellula * è costante in tutte le cellule * varia a seconda della specifica funzione cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
19493	Domanda 4552	BIO	La sindrome di Down (o mongolismo) è causata da:	<ul style="list-style-type: none"> * la presenza di un cromosoma soprannumerario * la presenza di due cromosomi soprannumerari * la mancanza di un cromosoma * una mutazione genica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19494	Domanda 4553	BIO	Per ricombinazione si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * comparsa nella progenie di una combinazione genica differente da quelle dei genitori * incrocio tra doppi ibridi * comparsa degli omozigoti recessivi * incrocio tra consanguinei * Nessuna delle altre risposte è corretta
19495	Domanda 4554	BIO	Si definiscono come mutazioni:	<ul style="list-style-type: none"> * tutti i cambiamenti della struttura corporea di un essere vivente, dovute a cause interne * tutte le modificazioni nella struttura corporea di un essere vivente che gli impediscono di riprodursi * tutti i cambiamenti quantitativi e qualitativi del materiale genetico * tutte le modificazioni della struttura corporea di un essere vivente dovute a cause ambientali * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19496	Domanda 4555	BIO	La sindrome di Down è causata da:	<ul style="list-style-type: none"> * trisomia del cromosoma 21 * trisomia del cromosoma 18 * monosomia del cromosoma 5 * monosomia del cromosoma X. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19497	Domanda 4556	BIO	La mutazione è:	<ul style="list-style-type: none"> * la successione di cambiamenti che accompagnano l'accrescimento somatico * un cambiamento improvviso ed ereditabile del materiale genetico * un particolare tipo di metamorfosi * un particolare tipo di simbiosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19498	Domanda 4557	BIO	Nel genotipo di un individuo gli alleli ad un determinato locus sono:	<ul style="list-style-type: none"> * entrambi di origine paterna * entrambi di origine materna * sempre identici * uno di origine materna e uno di origine paterna * Nessuna delle altre risposte è corretta
19499	Domanda 4558	BIO	Una gravidanza è a rischio per il fattore Rh quando:	<ul style="list-style-type: none"> * la madre è Rh positiva * sia il padre che la madre sono Rh negativi * sia il padre che la madre sono Rh positivi * il nascituro è Rh positivo e la madre Rh negativa * Nessuna delle altre risposte è corretta
19500	Domanda 4559	BIO	Una piccola popolazione di volpi rimane isolata geograficamente da altre della stessa specie. Quale tra queste elencate potrà costituire una eventuale conseguenza?	<ul style="list-style-type: none"> * La specie di volpi assumerà caratteristiche genetiche diverse dalla popolazione di origine * Eventuali mutazioni non avranno conseguenze sulla popolazione * Gli individui della popolazione andranno sempre più a differenziarsi geneticamente l'uno dall'altro * Sicuramente la popolazione muore in breve tempo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19502	Domanda 4560	BIO	Una tetrade è formata da:	<ul style="list-style-type: none"> * un singolo cromosoma omologo * un cromosoma duplicato * una coppia di cromatidi * una coppia di cromosomi omologhi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19503	Domanda 4561	BIO	In seguito alla meiosi si formano:	<ul style="list-style-type: none"> * 4 cellule con DNA diverso * 4 cellule con DNA identico * 4 cellule diploidi * 2 cellule aploidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19504	Domanda 4562	BIO	Cosa s'intende per antigene?	<ul style="list-style-type: none"> * Una molecola che, introdotta in un organismo, scatena una risposta immunitaria * Una proteina prodotta dall'organismo in risposta allo stimolo di una sostanza estranea * Una cellula in grado di fagocitare le particelle estranee all'organismo * Una cellula che produce le proteine necessarie alla difesa dell'organismo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19505	Domanda 4563	BIO	Per vaccinazione si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * la somministrazione di anticorpi * la stimolazione alla produzione di anticorpi * la profilassi con antibiotici * l'induzione di una tolleranza immunologica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19506	Domanda 4564	BIO	Che cosa sono gli anticorpi?	<ul style="list-style-type: none"> * Proteine presenti nel siero di sangue dell'uomo e degli animali * Molecole responsabili di infezione * Molecole di natura glucidica * Vaccini * Nessuna delle altre risposte è corretta
19507	Domanda 4565	BIO	Gli eritrociti contengono prevalentemente:	<ul style="list-style-type: none"> * riserve di grassi * strumenti di difesa per l'organismo * emoglobina * ossigeno in forma gassosa * Nessuna delle altre risposte è corretta
19508	Domanda 4566	BIO	La cartilagine:	<ul style="list-style-type: none"> * un tessuto vegetale non differenziato * un enzima * un tessuto connettivo di sostegno * una ghiandola endocrina * Nessuna delle altre risposte è corretta
19509	Domanda 4567	BIO	I globuli rossi si formano:	<ul style="list-style-type: none"> * nel rene * nei muscoli scheletrici * nel midollo osseo * nella cartilagine * Nessuna delle altre risposte è corretta
19510	Domanda 4568	BIO	Il termine tessuto in biologia ha il seguente significato:	<ul style="list-style-type: none"> * un involucro duro che riveste il corpo degli insetti e che viene periodicamente sostituito * un insieme di organi che svolgono funzioni simili * un insieme di cellule simili aventi la stessa funzione e intercomunicanti * l'insieme di tutte le cellule di uno stesso organo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19511	Domanda 4569	BIO	Il colore della pelle di un individuo è primariamente determinato dalla presenza e dalla distribuzione di:	<ul style="list-style-type: none"> * carotene * melanina * emoglobina * antocianine * Nessuna delle altre risposte è corretta
19513	Domanda 4570	BIO	Un farmaco ad azione antibiotica agisce:	<ul style="list-style-type: none"> * sui microrganismi * sui virus * sulle piante * sui mammiferi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19514	Domanda 4571	BIO	L'eliminazione di tutti i microrganismi vivi da un oggetto o da una sostanza viene chiamata:	<ul style="list-style-type: none"> * batteriostasi * disinfezione * asepsi * sterilizzazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19515	Domanda 4572	BIO	Un terreno di coltura deve essere necessariamente:	<ul style="list-style-type: none"> * sterile * ricco di proteine * liquido * differenziale * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19516	Domanda 4573	BIO	Quale dei seguenti termini indica un parassita dell'uomo?	<ul style="list-style-type: none"> * Cenobio * Plasmodio * Desmosoma * Estrogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
19517	Domanda 4574	BIO	Un medico prescrive ad un paziente una cura a base di antibiotici. Si può dedurre che il paziente:	<ul style="list-style-type: none"> * ha contratto un'infezione virale * ha contratto un'infezione batterica * ha una disfunzione gastrica * ha una ritenzione idrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19518	Domanda 4575	BIO	Cosa sono le amebe?	<ul style="list-style-type: none"> * Virus patogeni * Batteri aerobi * Protozoi * Anfibi anuri * Nessuna delle altre risposte è corretta
19519	Domanda 4576	BIO	L'agente responsabile della tubercolosi è:	<ul style="list-style-type: none"> * un protozoo * un virus * un fungo unicellulare * un batterio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19520	Domanda 4577	BIO	Le vitamine sono:	<ul style="list-style-type: none"> * sostanze da cui l'organismo ottiene calorie * sostanze necessarie per l'attività degli enzimi * sostanze non necessarie per la vita dell'organismo * sostanze che si trovano solo negli agrumi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19521	Domanda 4578	BIO	Quale delle seguenti sostanze NON viene prodotta dall'uomo?	<ul style="list-style-type: none"> * Insulina * Emoglobina * Saccarosio * Acidi nucleici * Nessuna delle altre risposte è corretta
19522	Domanda 4579	BIO	Il glicogeno ha funzioni:	<ul style="list-style-type: none"> * strutturali * di carrier di aminoacidi * enzimatica * di riserva di glucosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19524	Domanda 4580	BIO	Indica quale delle seguenti è la più tipica funzione biologica dei lipidi:	<ul style="list-style-type: none"> * la funzione informativa * la funzione di riserva energetica * la funzione catalitica * la funzione di trasporto * Nessuna delle altre risposte è corretta
19525	Domanda 4581	BIO	L'ossigeno che respiriamo deriva:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla rottura di una molecola di H₂O da parte di organismi fotosintetici * dalla molecola di CO₂ * dal processo di glicolisi * dalla respirazione ossidativa * Nessuna delle altre risposte è corretta
19526	Domanda 4582	BIO	Nel nostro organismo solo alcuni tipi di cellule sono capaci di produrre una risposta funzionale a ciascun ormone; ciò avviene perché:	<ul style="list-style-type: none"> * alcuni ormoni non agiscono sulle cellule * alcuni ormoni sono presenti in bassa concentrazione * alcuni ormoni sono distrutti dagli anticorpi * alcune cellule non possiedono i recettori adatti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttito	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19527	Domanda 4583	BIO	Gli enzimi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * polimeri sintetici ad attività catalitica * polipeptidi del sangue umano * polimeri biologici con attività catalitica * macromolecole biologiche eucariotiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
19528	Domanda 4584	BIO	Il virus dell'AIDS è un virus a RNA; cosa significa?	<ul style="list-style-type: none"> * Che utilizza RNA messaggero per dirigere la sintesi delle proprie funzioni * Che il suo materiale genetico è costituito dall'RNA * Che utilizza l'RNA della cellula ospite per codificare le proprie funzioni * Che metabolizza l'RNA della cellula ospite * Nessuna delle altre risposte è corretta
19529	Domanda 4585	BIO	Quali delle seguenti affermazioni NON è corretta?	<ul style="list-style-type: none"> * Un virus è un parassita che non è capace di riprodursi da solo * I virus contengono RNA o DNA * La maggior parte dei virus può infettare una gamma ristretta di ospiti * I virus contengono solo DNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
19530	Domanda 4586	BIO	Quale delle seguenti affermazioni relative alla balena è ESATTA?	<ul style="list-style-type: none"> * Allatta la prole * Il più grande teleosteo del mondo * Ha respirazione branchiale * Ha il cuore diviso in tre cavità * Nessuna delle altre risposte è corretta
19531	Domanda 4587	BIO	Tutti gli organismi viventi vengono denominati con due termini (es: Homo sapiens) che indicano rispettivamente:	<ul style="list-style-type: none"> * l'habitat e la nicchia ecologica * il genere e la specie * il regno e la classe * la popolazione e l'ordine * Nessuna delle altre risposte è corretta
19532	Domanda 4588	BIO	Quali animali mantengono costante la loro temperatura interna?	<ul style="list-style-type: none"> * Gli uccelli e i mammiferi * I rettili, gli uccelli e i mammiferi * I pesci e i mammiferi * I rettili, i pesci e i mammiferi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19533	Domanda 4589	BIO	Molti insetti durante lo sviluppo passano attraverso una metamorfosi completa. Se i quattro stadi che caratterizzano lo sviluppo negli insetti fossero messi in ordine temporale, quale sarebbe la disposizione CORRETTA?	<ul style="list-style-type: none"> * Uovo/larva/crisalide/adulto * Larva/crisalide/adulto/uovo * Uovo/crisalide/larva/adulto * Crisalide/larva/uovo/adulto * Nessuna delle altre risposte è corretta
19535	Domanda 4590	BIO	I mammiferi sono caratterizzati:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla presenza della placenta * dal fatto che non depongono le uova * dall'allattamento * dalla presenza di piume * Nessuna delle altre risposte è corretta
19536	Domanda 4591	BIO	I lieviti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * alghe unicellulari * funghi microscopici * genere di animaletti viventi nei luoghi umidi * organismi batterici innocui * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19537	Domanda 4592	BIO	Un parassita come la tenia è un esempio di organismo ermafrodita perché:	<ul style="list-style-type: none"> * si sviluppa con metamorfosi * vive nel tubo digerente dell'ospite * ha organismi riproduttori maschili e femminili * ha fecondazione e sviluppo interni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19538	Domanda 4593	BIO	Nei primati sono compresi:	<ul style="list-style-type: none"> * l'uomo e le scimmie * le scimmie antropomorfe, ma non l'uomo * l'homo sapiens e l'homo neanderthalensis * l'uomo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19539	Domanda 4594	BIO	Le tartarughe sono:	<ul style="list-style-type: none"> * anfibi * rettili * mammiferi * gasteropodi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19540	Domanda 4595	BIO	I parassiti ed i saprofiti hanno in comune il fatto che:	<ul style="list-style-type: none"> * si nutrono di organismi morti * ottengono l'energia da materiale inorganico * devono assumere materiale organico * il loro metabolismo è dannoso per la cellula ospite * Nessuna delle altre risposte è corretta
19541	Domanda 4596	BIO	Gli organismi unicellulari sono classificati in un Regno separato da quello degli animali e delle piante. Questo è denominato Regno:	<ul style="list-style-type: none"> * dei Protisti * dei Procarioti * delle Monadi * dei Metazoi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19542	Domanda 4597	BIO	Le affermazioni seguenti si riferiscono ai Mammiferi. Individuare l'unica ERRATA:	<ul style="list-style-type: none"> * alcuni depongono uova * tutti mantengono la temperatura corporea costante * alcuni discendono direttamente dagli uccelli * alcuni sviluppano i piccoli in un marsupio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19543	Domanda 4598	BIO	L'ordine di grandezza delle dimensioni delle cellule umane è:	<ul style="list-style-type: none"> * il dalton (d) * il micron (μm) * il millimetro (mm) * l'angstrom (\AA) * Nessuna delle altre risposte è corretta
19544	Domanda 4599	BIO	Il trasporto attivo mediato di una sostanza attraverso la membrana cellulare: (1)richiede ATP; (2)richiede un trasportatore; (3)avviene per osmosi; (4)avviene secondo gradiente di concentrazione. Riguardo alle precedenti affermazioni:	<ul style="list-style-type: none"> * sono tutte corrette * sono corrette solo la (1) e la (2) * è corretta solo la (1) * è corretta solo la (2) * Nessuna delle altre risposte è corretta
28236	DOMANDA 46	BIO	Cos'è un nucleosoma?	<ul style="list-style-type: none"> * Una struttura presente nel nucleo che codifica per RNAr * Una formazione simil-nucleo presente nei procarioti * Una struttura che si forma nel corso della mitosi * Una struttura formata da DNA e proteine * Il nucleo delle cellule somatiche

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19546	Domanda 4600	BIO	Un organulo è:	<ul style="list-style-type: none"> * un organo qualsiasi di un animale piccolo * un organismo qualsiasi molto piccolo * una struttura microscopica presente nella cellula * l'insieme delle singole cellule che formano un organo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19547	Domanda 4601	BIO	Il tilacoide è l'unità strutturale:	<ul style="list-style-type: none"> * del nucleo * dei cloroplasti * dei mitocondri * dei polisaccaridi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19548	Domanda 4602	BIO	Che cos'è un clone?	<ul style="list-style-type: none"> * Una proteina fibrosa elastica presente nei tessuti connettivi * Una cellula fotosensibile della retina dei vertebrati * Uno stadio dello sviluppo degli embrioni animali * Un gruppo di cellule geneticamente identiche derivate da un'unica cellula * Nessuna delle altre risposte è corretta
19549	Domanda 4603	BIO	L'agamia è:	<ul style="list-style-type: none"> * la riproduzione sessuata * la riproduzione asessuata * l'assenza di riproduzione * la riproduzione partenogenetica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19550	Domanda 4604	BIO	Il corredo cromosomico nel corso della vita di una cellula somatica:	<ul style="list-style-type: none"> * raddoppia * subisce modificazioni numeriche * rimane inalterato * va incontro a degradazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19551	Domanda 4605	BIO	Quali delle seguenti affermazioni riguardanti procarioti ed eucarioti è corretta?	<ul style="list-style-type: none"> * I procarioti non sono forniti di membrana cellulare * Sia i procarioti che gli eucarioti possiedono mitocondri * Sia i procarioti che gli eucarioti possiedono ribosomi * I procarioti hanno DNA a singola elica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19552	Domanda 4606	BIO	Che cosa significa per un organismo essere autotrofo?	<ul style="list-style-type: none"> * Essere simbiote * Non dipendere da altri organismi per la propria nutrizione * Nutrirsi di alimenti animali o vegetali * Essere parassita * Nessuna delle altre risposte è corretta
19553	Domanda 4607	BIO	I mammiferi:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno respirazione polmonare * sono capaci di fotosintesi in presenza di luce * hanno temperatura del corpo variabile * sono invertebrati se marini e vertebrati se terrestri * Nessuna delle altre risposte è corretta
19554	Domanda 4608	BIO	I lieviti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * alghe unicellulari * funghi microscopici * un genere di animalletti viventi nei luoghi umidi * organismi batterici innocui * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19555	Domanda 4609	BIO	Quale è l'ordine di complessità crescente delle seguenti strutture	<ul style="list-style-type: none"> * Atomo, proteina, virus e batterio * Proteina, atomo, virus e batterio * Proteina, atomo, batterio e virus * Virus, oroteina. atomo e batterio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19557	Domanda 4610	BIO	Per nicchia ecologica si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * la zona occupata da un animale * il guscio dei molluschi * l'insieme degli organismi viventi in un ecosistema * il ruolo di una specie nell'ecosistema * Nessuna delle altre risposte è corretta
19558	Domanda 4611	BIO	Quale delle seguenti ossa fa parte dell'arto superiore?	<ul style="list-style-type: none"> * Ulna * Sfenoide * Astragalo * Ileo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19559	Domanda 4612	BIO	Le basi dell'attuale criterio di classificazione degli organismi viventi sono state poste da:	<ul style="list-style-type: none"> * Aristotele (389-322 a.C.) * Carlo Linneo (1707-1778) * Gregorio Mendel (1822-1884) * Charles Darwin (1809-1882) * Nessuna delle altre risposte è corretta
19560	Domanda 4613	BIO	Quale dei seguenti organismi è sprovvisto di vertebre?	<ul style="list-style-type: none"> * Vipera * Squalo * Aragosta * Salamandra * Nessuna delle altre risposte è corretta
19561	Domanda 4614	BIO	Che compito ha il frutto?	<ul style="list-style-type: none"> * Proteggere il seme * Nutrire la pianta * Produrre il fiore * Nutrire ali animali * Nessuna delle altre risposte è corretta
19562	Domanda 4615	BIO	In quale regione della colonna vertebrale cinque vertebre sono fuse insieme in un unico blocco?	<ul style="list-style-type: none"> * Regione lombare * Regione toracica * Regione cervicale * Regione sacrale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19563	Domanda 4616	BIO	Le parti dell'apparato digerente che secernono enzimi per la digestione sono:	<ul style="list-style-type: none"> * bocca, stomaco, intestino tenue * bocca, esofago, stomaco * stomaco, intestino tenue, intestino crasso * esofago, stomaco, intestino tenue * Nessuna delle altre risposte è corretta
19564	Domanda 4617	BIO	Siamo in grado di combattere molti antigeni perché:	<ul style="list-style-type: none"> * Ogni individuo produce un numero enorme di linfociti specifici per i vari antigeni prima di averli incontrati * I linfociti man mano che incontrano gli antigeni cambiano la loro conformazione e diventano in grado di legarsi ad essi * Ogni individuo produce un numero enorme di linfociti specifici per i vari antigeni dopo averli incontrati * Nel timo i linfociti vengono in contatto con i vari antigeni non self e avviene una selezione clonale * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttito	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19565	Domanda 4618	BIO	Le calorie che si ottengono dalla demolizione di una mole di glucosio sono:	<ul style="list-style-type: none"> * di più se la demolizione avviene nella cellula * di più se la demolizione avviene al di fuori della cellula * le stesse, indipendentemente dal sito di demolizione * funzione della situazione metabolica cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
19566	Domanda 4620	BIO	Nelle cellule muscolari dell'uomo si forma acido lattico quando:	<ul style="list-style-type: none"> * la temperatura supera i 37°C * non c'è sufficiente quantità di glucosio * c'è iperventilazione * il rifornimento di ossigeno diventa insufficiente * Nessuna delle altre risposte è corretta
19567	Domanda 4622	BIO	L'artrite reumatoide è:	<ul style="list-style-type: none"> * una malattia autoimmune * una degenerazione del miocardio * il deposito del colesterolo nelle arterie * la perdita dell'elasticità dei tendini delle articolazioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19568	Domanda 4623	BIO	Identificare la risposta errata Tutte le proteine:	<ul style="list-style-type: none"> * sono polimeri * sono costituite da aminoacidi * hanno funzione enzimatica * possono essere degradate * Nessuna delle altre risposte è corretta
19569	Domanda 4624	BIO	Identificare l'affermazione errata Durante la mitosi:	<ul style="list-style-type: none"> * ciascun cromatide di un cromosoma segrega in una delle due cellule figlie * scompare la membrana nucleare * avvengono due divisioni nucleari precedute da una sola duplicazione * ciascun membro di ogni coppia di cromosomi omologhi segrega in una delle due cellule figlie * Nessuna delle altre risposte è corretta
19570	Domanda 4625	BIO	Una cellula con 20 coppie di cromosomi entra in mitosi. Ciascuna delle due cellule figlie avrà un numero di cromosomi pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * 80 * 5 * 40 * 20 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19571	Domanda 4626	BIO	È possibile osservare con maggiore facilità i cromosomi quando la cellula è in:	<ul style="list-style-type: none"> * profase * fase G * metafase * telofase * Nessuna delle altre risposte è corretta
19572	Domanda 4627	BIO	Una macromolecola oppure materiale di grosse dimensioni attraversano la membrana plasmatica mediante:	<ul style="list-style-type: none"> * esocitosi o endocitosi * osmosi * diffusione facilitata * proteine trasportatrici * Nessuna delle altre risposte è corretta
19573	Domanda 4628	BIO	Una delle caratteristiche che differenzia le cellule vegetali dalle cellule animali è possedere:	<ul style="list-style-type: none"> * mitocondri * cromosomi * parete cellulare * ribosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19574	Domanda 4629	BIO	Identificare l'affermazione errata La membrana cellulare:	<ul style="list-style-type: none"> * regola il movimento di materiale dentro fuori la cellula * è il luogo dove avviene la sintesi proteica * contiene proteine * contiene colesterolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19576	Domanda 4630	BIO	Identificare cosa hanno in comune la diffusione facilitata e il trasporto attivo.	<ul style="list-style-type: none"> * richiedono entrambi ATP * richiedono entrambi l'intervento di proteine trasportatrici * provvedono entrambi al trasporto dei soluti solo dall'esterno all'interno della cellula * consentono entrambi il trasporto di molecole di grossa dimensione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19577	Domanda 4631	BIO	Un geranio produce CO ₂ come risultato del processo di:	<ul style="list-style-type: none"> * glicolisi * fotosintesi * respirazione * organizzazione del carbonio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19578	Domanda 4632	BIO	Le principali reazioni chimiche in cui viene utilizzato l'ossigeno assunto nella respirazione avvengono:	<ul style="list-style-type: none"> * nei polmoni * negli alveoli * nei capillari * nei mitocondri * Nessuna delle altre risposte è corretta
19579	Domanda 4633	BIO	Caratteristica della riproduzione asessuata è il fatto che (identificare l'affermazione sbagliata):	<ul style="list-style-type: none"> * un singolo genitore dà origine ad un nuovo individuo in assenza di fecondazione * i nuovi individui si originano per mitosi dall'individuo parentale * la progenie è identica al genitore, escludendo l'insorgenza di mutazioni spontanee * crea variabilità genetica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19580	Domanda 4634	BIO	La riproduzione sessuale garantisce:	<ul style="list-style-type: none"> * identità genetica tra genitori e figli * produzione di un elevato numero di gameti vitali * comparsa di nuovi assortimenti di geni ad ogni generazione * assenza di variabilità genetica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19581	Domanda 4635	BIO	Se un gamete ha 25 cromosomi, la cellula diploide prima che inizi la spermatogenesi ha:	<ul style="list-style-type: none"> * 25 cromosomi * 5 cromosomi * 50 cromosomi * 10 cromosomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19582	Domanda 4636	BIO	I geni associati:	<ul style="list-style-type: none"> * sono contenuti uno all'interno dell'altro * si trovano su cromosomi diversi * codificano per proteine con funzioni simili * sono localizzati sullo stesso cromosoma * Nessuna delle altre risposte è corretta
19583	Domanda 4637	BIO	Una coppia ha avuto due figli maschi. Qual è la probabilità che il terzo figlio sia una femmina?	<ul style="list-style-type: none"> * 0,25 * 0,33 * 50% * 0,66 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19584	Domanda 4638	BIO	L'analisi del cariotipo serve a evidenziare:	<ul style="list-style-type: none"> * le aberrazioni cromosomiche strutturali e numeriche * la delezione di un singolo gene * le mutazioni puntiformi * i polimorfismi del DNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
19585	Domanda 4639	BIO	Relativamente al gruppo sanguigno ABO, un ricevente universale deve essere di gruppo:	<ul style="list-style-type: none"> * A * B * O * AB * Nessuna delle altre risposte è corretta
19587	Domanda 4640	BIO	Molti caratteri nell'uomo, quali peso, statura, diabete sono multifattoriali. Un carattere multifattoriale è determinato dalla interazione tra:	<ul style="list-style-type: none"> * fattori ambientali post-natali * fattori ambientali pre- e post-natali * l'ambiente e un singolo gene * l'ambiente e più geni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19588	Domanda 4641	BIO	Se si unisce nella stessa molecola DNA umano e DNA di un batterio, si ottiene:	<ul style="list-style-type: none"> * una molecola di DNA ricombinante * una molecola mutante * un organismo transgenico * un organismo donato * Nessuna delle altre risposte è corretta
19589	Domanda 4642	BIO	Nella tecnologia del DNA ricombinante, il termine vettore si riferisce:	<ul style="list-style-type: none"> * all'enzima che taglia il DNA in frammenti di restrizione * all'estremità coesiva di un frammento di DNA * ad una molecola di DNA usata per veicolare altro DNA in opportune cellule ospiti * alla cellula ospite in cui è stato inserito il DNA estraneo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19590	Domanda 4643	BIO	Un transgene è un gene:	<ul style="list-style-type: none"> * associato in trans con un altro gene * associato con un altro gene, indipendentemente dal tipo di associazione (cis o trans) * che codifica una proteina coinvolta in catene metaboliche ramificate * introdotto nel genoma di un organismo diverso da quello da cui proviene * Nessuna delle altre risposte è corretta
19591	Domanda 4644	BIO	Un batterio che produce insulina umana è un organismo:	<ul style="list-style-type: none"> * che è stato donato * che è diventato geneticamente modificato * che ha perso le sue normali capacità metaboliche * che possiede enzimi diversi rispetto a batteri della stessa specie * Nessuna delle altre risposte è corretta
19592	Domanda 4645	BIO	L'isolamento prezigotico impedisce:	<ul style="list-style-type: none"> * l'unione di uova e spermatozoi * il successo riproduttivo di un ibrido interspecifico * lo sviluppo embrionale dello zigote * la crescita numerica degli individui di una specie * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19593	Domanda 4646	BIO	Sia Lamarck che Darwin proposero che:	<ul style="list-style-type: none"> * i cambiamenti indotti dall'ambiente sono ereditari * le specie possono subire cambiamenti nel tempo * l'adattamento deriva dall'uso o non uso delle diverse strutture anatomiche * i reperti fossili indicano che le specie sono entità fisse * Nessuna delle altre risposte è corretta
19594	Domanda 4647	BIO	L'evoluzione, ossia l'accumulo di cambiamenti genetici nel tempo, ha come oggetto di studio:	<ul style="list-style-type: none"> * le cellule * gli individui * i cromosomi * le popolazioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19595	Domanda 4648	BIO	L'aorta nasce:	<ul style="list-style-type: none"> * dal ventricolo destro del cuore * dal ventricolo sinistro del cuore * dall'atrio sinistro del cuore * dall'atrio destro del cuore * Nessuna delle altre risposte è corretta
19596	Domanda 4649	BIO	La carotide è:	<ul style="list-style-type: none"> * un'arteria che porta sangue alla testa * una vena che porta sangue ai polmoni * un'arteria che porta sangue alle braccia * una vena che va al fegato * Nessuna delle altre risposte è corretta
19598	Domanda 4650	BIO	Nell'apparato circolatorio le valvole:	<ul style="list-style-type: none"> * consentono al sangue di procedere in un'unica direzione * sono presenti soprattutto nelle arterie poste vicine al cuore * permettono la dilatazione delle vene per un miglior scorrimento del sangue * sono costituite da spessi strati di tessuto muscolare * Nessuna delle altre risposte è corretta
19599	Domanda 4651	BIO	Endocardio e pericardio sono:	<ul style="list-style-type: none"> * membrane di rivestimento del cuore * legamenti di inserzione dei muscoli sulle ossa * membrane protettive dell'encefalo * rivestimenti delle arterie * Nessuna delle altre risposte è corretta
19600	Domanda 4652	BIO	Il cuore di una mucca presenta nel suo insieme:	<ul style="list-style-type: none"> * 4 cavità, comunicanti tra loro due a due * 4 cavità, tutte comunicanti tra loro * 2 cavità, tra loro comunicanti * 3 cavità, tra loro comunicanti * Nessuna delle altre risposte è corretta
19601	Domanda 4653	BIO	Per gittata cardiaca si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * la forza che il sangue esercita sulle pareti dei vasi * la quantità di sangue che passa nei tessuti al minuto * il volume di sangue pompato dal ventricolo al minuto * il numero di battiti del cuore al minuto dovuti alla sua contrazione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19602	Domanda 4654	BIO	Se nel sangue di un vertebrato non fosse presente l'emoglobina, si verificherebbe che:	<ul style="list-style-type: none"> * nel sangue dell'animale sarebbe presente una quantità inferiore di ossigeno * nel sangue dell'animale non vi sarebbe assolutamente ossigeno * nel sangue dell'animale ci sarebbe la stessa quantità di ossigeno * l'animale sostituirebbe l'ossigeno con un'altra molecola ossidante * Nessuna delle altre risposte è corretta
19603	Domanda 4655	BIO	I globuli rossi hanno vita assai breve Vengono distrutti:	<ul style="list-style-type: none"> * nel midollo spinale * nel midollo osseo * nel miocardio * nel fegato e nella milza * Nessuna delle altre risposte è corretta
19604	Domanda 4656	BIO	Per trombosi si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * formazione di coaguli nel cuore o nei vasi sanguigni * rottura dei vasi sanguigni * emorragie ripetute * aumento dei liquidi nei tessuti * Nessuna delle altre risposte è corretta
19605	Domanda 4657	BIO	L'unità di misura della quantità di energia contenuta negli alimenti è:	<ul style="list-style-type: none"> * il tasso glicemico * l'erg * il kilojoule * il kilogrammo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19606	Domanda 4658	BIO	La motivazione scientifica che meglio giustifica l'abitudine di mettersi un dito in bocca, dopo che ci si è punti, è:	<ul style="list-style-type: none"> * la saliva contiene lisozima, con ruolo battericida * il calore della bocca diminuisce il dolore * la ptialina della saliva digerisce i batteri * il liquido salivare blocca lo stimolo sensoriale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19607	Domanda 4659	BIO	L'esofago mette in comunicazione:	<ul style="list-style-type: none"> * faringe e stomaco * stomaco e duodeno * stomaco e colon * ileo e colon * Nessuna delle altre risposte è corretta
19609	Domanda 4660	BIO	Il cardias è:	<ul style="list-style-type: none"> * una membrana che avvolge il ventricolo sinistro del cuore * una ghiandola endocrina * una valvola che controlla l'entrata del bolo alimentare nello stomaco * una valvola che controlla l'uscita del contenuto gastrico * Nessuna delle altre risposte è corretta
19610	Domanda 4661	BIO	Responsabile dei movimenti della muscolatura dell'intestino è:	<ul style="list-style-type: none"> * il sistema nervoso autonomo * il sistema nervoso centrale * il cervelletto * il tronco o bulbo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19611	Domanda 4662	BIO	Le parti dell'apparato digerente che secernono enzimi per la digestione sono:	<ul style="list-style-type: none"> * esofago, stomaco, intestino tenue * bocca, esofago, stomaco * stomaco, intestino tenue, intestino crasso * bocca, stomaco, intestino tenue * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19612	Domanda 4663	BIO	Dovendo attuare un'alimentazione ad alto contenuto proteico, quale dei seguenti alimenti risponde meglio allo scopo, a parità di peso?	<ul style="list-style-type: none"> * Frutta fresca * Verdura fresca * Carne magra * Lardo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19613	Domanda 4664	BIO	Il muscolo cardiaco di un embrione umano inizia a contrarsi:	<ul style="list-style-type: none"> * alla 3° settimana dopo la fecondazione * al 7° mese di gravidanza * al momento della nascita * al momento della fecondazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19614	Domanda 4665	BIO	La produzione di quale ormone può essere stimolata da una forte emozione?	<ul style="list-style-type: none"> * Glucagone * Cortisone * Tiroxina * Adrenalina * Nessuna delle altre risposte è corretta
19615	Domanda 4666	BIO	Un individuo arriva in ospedale con un livello molto elevato di glucosio nel sangue e nelle urine. Il problema che presenta può essere legato a:	<ul style="list-style-type: none"> * insufficiente produzione di insulina da parte del pancreas * insufficiente produzione di glucagone da parte del fegato * elevata produzione di adrenalina da parte dell'ipotalamo * insufficiente produzione di enzimi digestivi dei carboidrati * Nessuna delle altre risposte è corretta
19616	Domanda 4667	BIO	Un medico deve curare una donna apparentemente sterile: dopo aver accertato che non vi è alcun danno a carico dell'apparato riproduttivo, disporrà degli esami clinici per verificare il corretto funzionamento di:	<ul style="list-style-type: none"> * reni * muscolatura liscia * ipofisi * polmoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19617	Domanda 4668	BIO	È considerata una reazione immunopatologica:	<ul style="list-style-type: none"> * l'allergia * l'aglicemia * la nefrite * la sterilità * Nessuna delle altre risposte è corretta
19618	Domanda 4669	BIO	La vaccinazione:	<ul style="list-style-type: none"> * basa la sua azione sulla memoria e sulla specificità del Sistema Immunitario * fa sì che la risposta immune secondaria sia più attenuata della primaria * scatena una risposta immune primaria molto veloce * viene fatta tramite il trasferimento di linfociti B o T o di cellule della memoria * Nessuna delle altre risposte è corretta
19620	Domanda 4670	BIO	L'insieme delle ossa del polso è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * carpo * tarso * metacarpo * metatarso * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19621	Domanda 4671	BIO	Nelle cellule muscolari dell'uomo si forma acido lattico quando:	<ul style="list-style-type: none"> * la temperatura supera i 37°C * non c'è sufficiente quantità di glucosio * c'è iperventilazione * il rifornimento di ossigeno diventa insufficiente * Nessuna delle altre risposte è corretta
19622	Domanda 4672	BIO	In una torrida giornata estiva la diuresi di un uomo che non beve:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce perché suda molto * aumenta perché suda molto * aumenta se mangia salato * è uguale a quella di una giornata fredda * Nessuna delle altre risposte è corretta
19623	Domanda 4673	BIO	Le scorie azotate nell'uomo sono eliminate come:	<ul style="list-style-type: none"> * amminoacidi * ammoniaca * acido urico * urea * Nessuna delle altre risposte è corretta
19624	Domanda 4674	BIO	Il prodotto finale del catabolismo degli amminoacidi nei mammiferi è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'urea * l'acido ippurico * l'acido urico * l'ammoniaca * Nessuna delle altre risposte è corretta
19625	Domanda 4675	BIO	La presenza del flusso mestruale:	<ul style="list-style-type: none"> * indica che non è avvenuta fecondazione * indica che non c'è stata ovulazione * indica la rottura di un follicolo ovarico * si ha durante il periodo di fertilità del ciclo femminile * Nessuna delle altre risposte è corretta
19626	Domanda 4676	BIO	Se si rimane a lungo a bagno nell'acqua di mare la pelle dei polpastrelli si raggrinzisce, formando delle pieghe. Il fenomeno è dovuto al fatto che:	<ul style="list-style-type: none"> * le cellule dei tessuti, immerse in ambiente ipertonico, perdono acqua riducendo il proprio volume * le cellule dei tessuti, immerse in ambiente ipotonico, perdono acqua riducendo il proprio volume * le cellule dei tessuti, immerse in ambiente ipertonico, acquistano acqua riducendo il proprio volume * le cellule dei tessuti, immerse in ambiente ipertonico, perdono acqua aumentando il proprio volume * Nessuna delle altre risposte è corretta
19627	Domanda 4677	BIO	Per anamnesi si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * la raccolta dei dati fisiologici, patologici ed ereditari di un paziente * il riconoscimento di una precisa malattia * l'insieme delle cure prescritte all'insorgere di una malattia * il decorso normale di una malattia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19628	Domanda 4678	BIO	L'agente patogeno della malaria è:	<ul style="list-style-type: none"> * Bacillus subtilis * Dictyostelium discoideum * Plasmodium falciparum * Escherichia coli * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19629	Domanda 4679	BIO	Il pipistrello è un:	<ul style="list-style-type: none"> * uccello * pesce * anfibio * mammifero * Nessuna delle altre risposte è corretta
19631	Domanda 4680	BIO	Le angiosperme sono anche chiamate:	<ul style="list-style-type: none"> * gimnosperme * piante a fiore * piante senza semi * piante non vascolarizzate * Nessuna delle altre risposte è corretta
19632	Domanda 4681	BIO	La rosolia è causata da:	<ul style="list-style-type: none"> * virus * batterio * protozoo * verme * Nessuna delle altre risposte è corretta
19633	Domanda 4682	BIO	Il riscaldamento globale della Terra conseguente all'effetto serra si verifica perchè:	<ul style="list-style-type: none"> * l'anidride carbonica e altri gas serra permettono la fuoriuscita dall'atmosfera di una quantità eccessiva di calore * l'anidride carbonica e altri gas serra reagiscono chimicamente, producendo calore * le eruzioni vulcaniche rilasciano grandi quantità di calore e di gas serra * l'anidride carbonica e altri gas serra intrappolano i raggi calorifici (radiazioni infrarosse) * Nessuna delle altre risposte è corretta
19634	Domanda 4683	BIO	Identificare l'affermazione errata L'ozono:	<ul style="list-style-type: none"> * contribuisce a schermare la superficie terrestre, difendendola dalle pericolose radiazioni ultraviolette * sta lentamente aumentando * è una forma molecolare dell'ossigeno (O₃) * è una sostanza inquinante di origine antropica negli strati bassi dell'atmosfera (troposfera) * Nessuna delle altre risposte è corretta
19635	Domanda 4684	BIO	Se un mulo (cavalla x asino) giunge all'età riproduttiva, generalmente è:	<ul style="list-style-type: none"> * fertile * sterile * un mulo non arriva all'età riproduttiva * sterile se maschio, fertile se femmina * Nessuna delle altre risposte è corretta
28237	DOMANDA 47	BIO	In quale fase del ciclo cellulare avviene la duplicazione del materiale genetico?	<ul style="list-style-type: none"> * Fase G1 * Fase M * Interfase * Fase S * Fase G2
28238	DOMANDA 48	BIO	Quale dei seguenti legami non è tipicamente presente nella struttura del DNA?	<ul style="list-style-type: none"> * N-glicosidico * Fosfoanidridico * Legame ad idrogeno * Fosfoestereo * Tutti i legami precedenti sono presenti nel DNA
28239	DOMANDA 49	BIO	Qual è la dimensione tipica di una cellula eucariotica?	<ul style="list-style-type: none"> * 3 mm * 30 micron * 300 micron * 10 mm * 0,01 micron

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28195	DOMANDA 5	BIO	Quale tra le seguenti molecole ha caratteristiche anfipatiche?	<ul style="list-style-type: none"> * Fosfatidilcolina * Glucosio * Saccarosio * Cera * Nessuna delle precedenti
28240	DOMANDA 50	BIO	Cosa indica il nome scientifico dell'arancio <i>Citrus sinensis</i> ?	<ul style="list-style-type: none"> * Genere <i>Citrus</i> e specie <i>sinensis</i> * Famiglia <i>Citrus</i> e genere <i>sinensis</i> * Ordine <i>Citrus</i> e famiglia <i>sinensis</i> * Specie <i>Citrus</i> e provenienza geografica <i>sinensis</i> * Genere <i>Citrus</i> e famiglia <i>sinensis</i>
28241	DOMANDA 51	BIO	Durante la fase aerobica della respirazione cellulare, la demolizione del glucosio rilascia diossido di carbonio. Per ogni molecola di glucosio, quante molecole di carbonio vengono rilasciate rispettivamente nella decarbossilazione ossidativa del piruvato (L) e nel ciclo di Krebs (K)?	<ul style="list-style-type: none"> * L=2; K=4 * L=1; K=2 * L=4; K=2 * L=2; K=1 * L=2; K2
28242	DOMANDA 52	BIO	Nel rene il riassorbimento selettivo del glucosio avviene a livello di:	<ul style="list-style-type: none"> * Glomerulo * Capsula di Bowman * Tubulo contorto prossimale * Ansa di Henle * Dotto collettore
28243	DOMANDA 53	BIO	Due delle seguenti strutture anatomiche necessitano di actina e miosina per espletare la loro funzione principale. Quali? 1. Alveoli 2. Diaframma 3. Muscoli intercostali 4. Pleura	<ul style="list-style-type: none"> * Solo 1 e 2 * Solo 2 e 3 * Solo 3 e 4 * Solo 2 e 4 * Solo 1 e 3
28244	DOMANDA 54	BIO	Un vaccino, quando viene iniettato, agisce in quanto:	<ul style="list-style-type: none"> * Vengono iniettati anticorpi specifici * Vengono iniettate gammaglobuline * Distrugge direttamente l'agente infettante * Vengono iniettati linfociti che potenziano la difesa immunitaria * Stimola il sistema immunitario ad attivare le sue difese
28245	DOMANDA 55	BIO	Le cellule del cuore sono alimentate:	<ul style="list-style-type: none"> * Dalla vena porta * Dalla carotide * Dalla vena giugulare * Dalle coronarie * Nessuna delle altre risposte è corretta
28246	DOMANDA 56	BIO	Il diaframma è un muscolo la cui funzione è collegata:	<ul style="list-style-type: none"> * All'apparato riproduttore * All'estensione dell'arto superiore * All'apparato respiratorio * Alla flessione dell'arto inferiore * All'apparato digerente

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28247	DOMANDA 57	BIO	Nelle cellule muscolari dell'uomo, l'acido lattico:	<ul style="list-style-type: none"> * Si forma quando non c'è sufficiente quantità di glucosio nel sangue * Si forma quando il rifornimento di ossigeno diventa insufficiente * Si forma quando la temperatura corporea supera i 37° * È una conseguenza di una situazione di iperventilazione * Si trasforma in insulina e, se non viene smaltito dall'organismo, dà origine a sintomi di affaticamento
28248	DOMANDA 58	BIO	Cos'è il nodo senoatriale?	<ul style="list-style-type: none"> * Una porzione specializzata del tessuto muscolare cardiaco che mantiene il ritmo di pompaggio del cuore determinando la frequenza con cui si contrae * Una malformazione delle ghiandole mammarie * La curva che compie l'arteria polmonare prima di immettersi nel cuore * Una regione particolare situata nella parete tra l'atrio destro e l'atrio sinistro che ritarda l'impulso di passaggio dall'atrio al ventricolo * Una malformazione della valvola aortica
28249	DOMANDA 59	BIO	Una reazione allergica è:	<ul style="list-style-type: none"> * Una risposta immunitaria contro un organo trapiantato * Una risposta immunitaria contro un virus o un batterio * Una risposta immunitaria contro una proteina propria dell'organismo che viene riconosciuta come estranea * Una risposta infiammatoria non mediata dal sistema immunitario * Mediata dalla secrezione, da parte dei linfociti B, di immunoglobuline E (IgE)
28196	DOMANDA 6	BIO	Quale tra le seguenti caratteristiche si riferisce al legame ad idrogeno?	<ul style="list-style-type: none"> * E' forte più o meno come un legame covalente * Definisce un legame covalente che coinvolge un idrogeno * E' un legame tra due atomi di idrogeno * E' una caratteristica esclusiva delle molecole d'acqua * E' molto più debole di un legame covalente
28250	DOMANDA 60	BIO	La differenza di potenziale esistente tra i due lati della membrana cellulare è determinata:	<ul style="list-style-type: none"> * Dalla presenza delle guaine mieliniche e dei nodi di Ranvier * Dai fosfolipidi e dalle proteine di membrana * Dalle proteine canale per il sodio e dai pori di membrana * Dalla pompa sodio-potassio * Dalla presenza dei ribosomi nel citoplasma
28251	DOMANDA 61	BIO	Considerato un organismo umano, in quale tra le seguenti condizioni si ha la formazione di acido lattico?	<ul style="list-style-type: none"> * Quando nei muscoli si verifica una condizione di aerobiosi * Quando i muscoli sono sottoposti a intenso sforzo e l'apporto di ossigeno è insufficiente * Durante la respirazione cellulare indipendentemente dalla disponibilità di ossigeno * Sempre durante il ciclo di Krebs * Nell'ultima fase del ciclo di Calvin

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28252	DOMANDA 62	BIO	Quale/i delle seguenti affermazioni relative alla risposta del sistema immunitario agli agenti patogeni è/sono corretta/e? 1) L'organismo produce gli antigeni più velocemente durante la risposta immunitaria secondaria 2) L'organismo produce gli antigeni in maggiore quantità durante la risposta immunitaria secondaria 3) Le cellule della memoria si formano durante la risposta immunitaria primaria	<ul style="list-style-type: none"> * Solo 1 * Solo 2 * Solo 3 * Solo 1 e 2 * Tutte
28253	DOMANDA 63	BIO	La resistenza agli antibiotici si potrebbe manifestare come conseguenza della terapia specifica di quale tra le seguenti patologie?	<ul style="list-style-type: none"> * Influenza * Carcinoma * Malaria * Diabete * Tetano
28254	DOMANDA 64	BIO	Quando il pH è basso, diminuisce l'affinità dell'emoglobina con l'ossigeno, che quindi si libera. Ciò avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * Nel fegato * Nei polmoni * Nello stomaco * Nei tessuti * Nel cuore
28255	DOMANDA 65	BIO	Uno solo tra questi tipi di cellule può produrre anticorpi. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * I linfociti * Le piastrine * Gli osteociti * Gli eritrociti * Gli adipociti
28256	DOMANDA 66	BIO	Quali delle seguenti molecole sono direttamente coinvolte nella contrazione muscolare:	<ul style="list-style-type: none"> * Miosina e guanina * Tubulina e citosina * Miosina e actina * Actina e timina * Miosina e tubulina
28257	DOMANDA 67	BIO	Nell'uomo le cellule epiteliali dello strato corneo non hanno nucleo e quindi:	<ul style="list-style-type: none"> * Si dividono più lentamente delle cellule dell'epitelio che sono provviste di nucleo * Si dividono con modalità che ricordano quelle dei batteri * Si possono dividere una sola volta * Non si possono più dividere * Non si ricambiano mai
28258	DOMANDA 68	BIO	La valvola mitrale si trova tra:	<ul style="list-style-type: none"> * Atrio destro e atrio sinistro * Ventricolo destro e ventricolo sinistro * Ventricolo destro e arteria polmonare * Atrio sinistro e ventricolo sinistro * Atrio destro e ventricolo destro

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28259	DOMANDA 69	BIO	Un difetto del setto interventricolare destro-sinistro del cuore può causare:	<ul style="list-style-type: none"> * Diminuzione della quantità di ossigeno nel circolo polmonare * Diminuzione della quantità di ossigeno nel circolo sistemico * Diminuzione della quantità di CO₂ nella circolazione sistemica arteriosa * Aumento del contenuto di ossigeno nel circolo sistemico * Riflusso del sangue dai ventricoli agli atri
28197	DOMANDA 7	BIO	Quale delle seguenti affermazioni riguardanti il saccarosio è vera?	<ul style="list-style-type: none"> * E' lo zucchero del DNA * E' lo zucchero più abbondante nel latte * E' un disaccaride costituito da due unità identiche * E' uno zucchero pentoso * E' un disaccaride costituito da due unità monomeriche diverse
28260	DOMANDA 70	BIO	La funzione del timo è:	<ul style="list-style-type: none"> * Portare a maturazione i linfociti B * Regolare il metabolismo degli zuccheri * Favorire l'accrescimento corporeo * Stimolare le attività metaboliche * Portare a maturazione i linfociti T
28261	DOMANDA 71	BIO	La mancanza di ferro nell'organismo può provocare:	<ul style="list-style-type: none"> * Aporia * Idiozia * Anossia * Anoressia * Aritmia
28262	DOMANDA 72	BIO	Il valore del singolo potenziale d'azione generato da un impulso nervoso:	<ul style="list-style-type: none"> * È sempre uguale * Varia secondo l'intensità dello stimolo * Varia secondo la frequenza dello stimolo * È diverso secondo il tipo di stimolo * Varia lungo il percorso di una fibra nervosa
28263	DOMANDA 73	BIO	Durante la sistole ventricolare sono:	<ul style="list-style-type: none"> * Chiuse le valvole tra vene e atri * Aperte le valvole tra atri e ventricoli * Aperte le valvole tra atri e arterie * Aperte le valvole tra ventricoli e arterie * Chiuse le valvole tra arterie e ventricoli
28264	DOMANDA 74	BIO	Un anticorpo è:	<ul style="list-style-type: none"> * Un antibiotico che elimina batteri nocivi * Una proteina del complemento * Una proteina dell'agente infettante * Una molecola che caratterizza i linfociti T * Un prodotto delle plasmacellule
28265	DOMANDA 75	BIO	Un bambino si è incrinato il perone. Pertanto:	<ul style="list-style-type: none"> * Il bambino non potrà masticare * Sarà compromessa la sua attività motoria * Il bambino non potrà parlare * Sarà compromessa la sua attività digestiva * Sarà compromessa la sua attività respiratoria
28266	DOMANDA 76	BIO	Il sangue che circola in un capillare polmonare rilascia CO ₂ secondo il meccanismo di:	<ul style="list-style-type: none"> * Diffusione * Osmosi * Trasporto attivo * Esocitosi * Pinocitosi

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28267	DOMANDA 77	BIO	La produzione di quale ormone puo' essere stimolata da una forte emozione?	<ul style="list-style-type: none"> * Tiroxina * Cortisone * Adrenalina * Glucagone * Ossitocina
28268	DOMANDA 78	BIO	Se la glicemia nel sangue è bassa, le cellule pancreatiche delle isole del Langerhans:	<ul style="list-style-type: none"> * Secernono una maggior quantità di succhi pancreatici * Secernono una maggior quantità di insulina * Secernono una maggior quantità di adrenalina * Secernono una maggior quantità di glucagone * Sospendono la produzione di ormoni
28269	DOMANDA 79	BIO	Un medico prescrive ad un paziente una cura a base di antibiotici. Si puo' dedurre che il paziente:	<ul style="list-style-type: none"> * Ha contratto un'infezione batterica * Ha contratto un'infezione virale * Ha una disfunzione gastrica * Ha una ritenzione idrica * È in sovrappeso
28198	DOMANDA 8	BIO	Qual è la differenza strutturale più significativa tra steroli vegetali ed animali?	<ul style="list-style-type: none"> * Ramificazioni nella catena laterale * La colorazione * Il numero di doppi legami * La polarità * Il numero di atomi di ossigeno
28270	DOMANDA 80	BIO	Dalle analisi del sangue di un individuo risulta che il tasso di trigliceridi è particolarmente alto. Ciò significa che:	<ul style="list-style-type: none"> * L'individuo è diabetico * I villi intestinali non riescono ad assorbire l'eccesso di trigliceridi * La pressione del sangue è bassa * È in atto una patologia renale * C'è una parziale alterazione del metabolismo epatico
28271	DOMANDA 81	BIO	Sto percorrendo in macchina una strada con diritto di precedenza. Improvvisamente una macchina spunta da una via laterale senza fermarsi allo STOP. Freno istintivamente per evitare lo scontro, mentre il cuore accelera i suoi battiti e una vampata di calore mi avvolge. Si puo' dedurre che:	<ul style="list-style-type: none"> * Si è attivata la corteccia profonda del cervello * Si è attivato il sistema nervoso simpatico * Si è attivato un arco riflesso semplice * Si è attivata l'ipofisi * Si è attivato il sistema nervoso parasimpatico
28272	DOMANDA 82	BIO	Quale numero rappresenta la somma dei giorni della settimana, dei mesi di un anno, dei secondi di un'ora, dei gradi di un angolo giro e dei giorni di un anno bisestile?	<ul style="list-style-type: none"> * 4345 * 4165 * 4525 * 4524 * 4344
28273	DOMANDA 83	BIO	In un tamponamento a catena in autostrada sono coinvolte 11 automobili. Quanti sono i paraurti danneggiati?	<ul style="list-style-type: none"> * Sono 22 * Sono 21 * Sono 20 * Sono 24 * Sono 11
28274	DOMANDA 84	BIO	Completa correttamente il seguente ragionamento ipotetico: Se non avessi avuto talento non saresti diventato artista; ma sei diventato artista dunque...	<ul style="list-style-type: none"> * Tu hai talento * Tu non hai talento * Tu sei un artista * Tu sarai un artista * Potrebbe essere che hai talento

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28275	DOMANDA 85	BIO	Se il padre di Luigi è fratello della madre di Ugo, in che rapporto di parentela è Ugo con la madre di Luigi?	<ul style="list-style-type: none"> * È suo nipote * È suo zio * È suo fratello * È suo cugino * Sono solo parenti acquisiti
28276	DOMANDA 86	BIO	Qual è la parola da scartare?	<ul style="list-style-type: none"> * Rinvigorire * Affaticare * Fiaccare * Logorare * Indebolire
28277	DOMANDA 87	BIO	La piovosità di una regione è aumentata del 15% dal 2010 al 2011 per poi ridiscendere sempre del 15% nel confronto dal 2011 al 2012. Da ciò deriva che la piovosità di quella regione nel 2012 era:	<ul style="list-style-type: none"> * Inferiore a quella registrata nel 2010 * Pari a quella registrata nel 2010 * Superiore a quella registrata nel 2010 * A un livello intermedio tra quella registrata nel 2010 e quella registrata nel 2012 * Pari a quella registrata nel 2011
28278	DOMANDA 88	BIO	Se 3 uomini bevono 3 litri di vino in 3 giorni, quanti litri di vino berranno 9 uomini in 9 giorni?	<ul style="list-style-type: none"> * 27 * 18 * 36 * 54 * 81
28279	DOMANDA 89	BIO	Dieci persone si incontrano a una riunione di lavoro. Alla fine dell'incontro ciascuno stringe la mano a tutti gli altri. Quante strette di mano ci sono state complessivamente?	<ul style="list-style-type: none"> * 45 * 75 * 80 * 40 * 90
28199	DOMANDA 9	BIO	Quale delle seguenti affermazioni riferite alla cellulosa è corretta?	<ul style="list-style-type: none"> * E' formata da unità di glucosio tenute insieme da legami ? - 1,4 glicosidici * Nella parete secondaria ha ramificazioni di tipo 1,2 ed 1,6 * E' formata da filamenti non ramificati tenuti insieme da legami ad idrogeno * E' formata da unità alternate di glucosio e fruttosio * Tutte le risposte precedenti sono corrette
28280	DOMANDA 90	BIO	L'auto del signor Rossi, viaggiando ai tre quinti della sua velocità massima, raggiunge la velocità di 90 km/h. Qual è la velocità massima dell'auto?	<ul style="list-style-type: none"> * 150 km/h * 54 km/h * 120 km/h * 100 km/h * 130 km/h
28281	DOMANDA 91	BIO	Per potare una vite Marco impiega 3 giorni, cioè due meno di Carlo e uno più di Federico. Se i tre lavorassero insieme in un giorno potrebbero più o meno di una vite?	<ul style="list-style-type: none"> * Più di una vite * Esattamente una vite * Meno di una vite * Non ci sono dati sufficienti per rispondere * Più di due viti
28283	DOMANDA 93	BIO	Individuare il termine anomalo:	<ul style="list-style-type: none"> * Mieloso * Mielina * Mielopatia * Mieloma * Mielinizzazione

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28284	DOMANDA 94	BIO	Individuare il termine anomalo:	<ul style="list-style-type: none"> * Mieloma * Mellifero * Mellifluido * Mieloso * Mielato
28285	DOMANDA 95	BIO	Quale dei seguenti modi di formare il superlativo assoluto di "integro" è errato?	<ul style="list-style-type: none"> * Integerrimo * Assai integro * Integerrimo * Molto integro * Sono tutti esatti
28286	DOMANDA 96	BIO	Trovare l'intruso:	<ul style="list-style-type: none"> * Acciaio * Oro * Platino * Mercurio * Argento
28287	DOMANDA 97	BIO	Trovare l'intruso:	<ul style="list-style-type: none"> * Teflon * Chitina * Cheratina * Cellulosa * Collagene
28288	DOMANDA 98	BIO	Trovare l'intruso:	<ul style="list-style-type: none"> * Geriatria * Ortopedico * Fisiatra * Neurochirurgo * Posturologo
28289	DOMANDA 99	BIO	Trovare l'intruso:	<ul style="list-style-type: none"> * Neurologo * Cardiologo * Chirurgo vascolare * Cardiochirurgo * Angiologo
16624	Domanda 108349	CHI	Gli orbitali ibridi sp^2 si formano tra:	<ul style="list-style-type: none"> * un orbitale s e un orbitale p * un orbitale s e due orbitali p * orbitali sp e orbitali sp * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16625	Domanda 108350	CHI	Il berillio possiede:	<ul style="list-style-type: none"> * quattro elettroni di valenza * due elettroni di valenza * un elettrone di valenza * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
28113	Domanda 108350	CHI	Nel guscio esterno dell'atomo di berillio vi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * quattro elettroni * due elettroni * un elettrone * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16626	Domanda 108351	CHI	Indicare quale delle seguenti specie è impossibile:	<ul style="list-style-type: none"> * H_2 * O_3 * N_2 * H_3 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16627	Domanda 108352	CHI	IL numero dei neutroni è pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * numero dei protoni * numero degli elettroni * numero dei nucleoni * differenza fra il numero di massa e il numero atomico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16628	Domanda 108353	CHI	L'elettrone è una particella di carica negativa:	<ul style="list-style-type: none"> * con una massa uguale a quella del protone * con massa 1840 volte maggiore di quella del protone * con una massa 1840 volte minore di quella del protone * non ha massa * Nessuna delle altre risposte è corretta
16629	Domanda 108354	CHI	Il numero atomico indica:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero dei protoni * l'ordine di scoperta * è il valore di un rapporto * è espresso in grammi * Nessuna delle altre risposte è corretta
28114	Domanda 108354	CHI	Il numero atomico indica:	<ul style="list-style-type: none"> * Il numero dei protoni * Il numero di elettroni * Il numero di neutroni * La somma di protoni e di neutroni * La somma di protoni ed elettroni
16630	Domanda 108355	CHI	Dicesi orbitale:	<ul style="list-style-type: none"> * l'orbita descritta dall'elettrone attorno al nucleo * la distanza massima dell'orbita più esterna * la regione di spazio in cui è massima la probabilità di trovare l'elettrone * la forma dell'orbita determinata dal valore di l * Nessuna delle altre risposte è corretta
28115	Domanda 108355	CHI	Per orbitale si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * l'orbita descritta dall'elettrone attorno al nucleo * la distanza massima dell'orbita più esterna * la regione di spazio in cui è massima la probabilità di trovare l'elettrone * la forma dell'orbita descritta dall'elettrone * Nessuna delle altre risposte è corretta
16631	Domanda 108356	CHI	I numeri quantici sono in numero di:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 6 * 5 * 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16632	Domanda 108357	CHI	Il Na ha numero atomico 11. La sua configurazione elettronica è:	<ul style="list-style-type: none"> * $1s^2 1p^6 2s^2 2p$ * $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ * $1s 2s 2p 3s 3p$ * $1s^2 2s^2 2p^6 3d$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16633	Domanda 108358	CHI	Gli orbitali p:	<ul style="list-style-type: none"> * sono orientati lungo le 3 direzioni dello spazio * formano angoli di 45° * sono sferici * possono contenere massimo 3 elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16634	Domanda 108359	CHI	L'Au (oro):	<ul style="list-style-type: none"> * è un metallo * è un gas nobile * ha un basso peso atomico * è una lega * Nessuna delle altre risposte è corretta
16635	Domanda 108360	CHI	L'elemento Kr (Krypton):	<ul style="list-style-type: none"> * è un metallo * è molto reattivo * è un gas nobile * non è un elemento, bensì un composto artificiale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16636	Domanda 108361	CHI	Degli isotopi ^{39}K , ^{40}K , ^{41}K chi contiene il più alto numero atomico	<ul style="list-style-type: none"> * ^{39}K * ^{40}K * ^{41}K * hanno lo stesso numero atomico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16637	Domanda 108362	CHI	L'elemento Br:	<ul style="list-style-type: none"> * appartiene al gruppo degli alogeni * corrisponde al Boro * appartiene al gruppo degli alcalino-terrosi * è un elemento di transizione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16638	Domanda 108364	CHI	Un orbitale contiene un numero di elettroni:	<ul style="list-style-type: none"> * che dipende dal numero quantico principale * $n^2 (n-1)$ elettroni * non superiore a 2 e a spin opposti * indefinito * Nessuna delle altre risposte è corretta
16639	Domanda 108365	CHI	I protoni di un atomo determinano:	<ul style="list-style-type: none"> * il peso atomico * il numero atomico * il numero di massa * il numero quantico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16640	Domanda 108366	CHI	Il numero $N=6,022 \cdot 10^{23}$:	<ul style="list-style-type: none"> * corrisponde alla costante dei gas perfetti * non esiste * è il numero di particelle contenute in una mole di sostanza * corrisponde al numero quantico principale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16641	Domanda 108367	CHI	Una mole di acido solforico (H_2SO_4) pesa:	<ul style="list-style-type: none"> * 98g * 98mg * 40g * 32g * Nessuna delle altre risposte è corretta
16642	Domanda 108368	CHI	In una mole sono contenute:	<ul style="list-style-type: none"> * un numero indefinito di molecole * $6,023 \cdot 10^{21}$ molecole * un numero di Avogadro di molecole * $35,5 \cdot 10^{20}$ molecole * Nessuna delle altre risposte è corretta
28116	Domanda 108368	CHI	In una mole sono contenute:	<ul style="list-style-type: none"> * un numero indefinito di particelle elementari * $6,023 \cdot 10^{21}$ particelle elementari * un numero di Avogadro di molecole * $35,5 \cdot 10^{20}$ molecole * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16643	Domanda 108369	CHI	Una millimole è:	<ul style="list-style-type: none"> * pari a 10^{-3} moli * pari a 10^3 moli * 1000 moli * non esiste * Nessuna delle altre risposte è corretta
16644	Domanda 108371	CHI	Una mole di un gas a condizioni normali:	<ul style="list-style-type: none"> * occupa un volume di 22,4 L * pesa 22,4 g * occupa lo stesso volume che occupa allo stato liquido * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16645	Domanda 108372	CHI	Cosa è un catione?	<ul style="list-style-type: none"> * E' uno dei poli della pila * E' uno ione negativo * E' un complesso * E' uno ione positivo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16646	Domanda 108373	CHI	Cosa indica il numero atomico?	<ul style="list-style-type: none"> * Il numero dei neutroni * Il numero di neutroni e protoni * Il numero di protoni * Il numero di protoni, neutroni ed elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
16647	Domanda 108374	CHI	Cosa indica il numero di massa?	<ul style="list-style-type: none"> * Il numero di neutroni * Il numero di neutroni e protoni * Il numero di protoni * Il numero di elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
16648	Domanda 108375	CHI	Cosa sono presenti nel nucleo dell'atomo?	<ul style="list-style-type: none"> * Protoni e neutroni * Protoni ed elettroni * Neutroni ed elettroni * Solo positroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
16649	Domanda 108376	CHI	Qual è l'elemento Nichel?	<ul style="list-style-type: none"> * Ni * H₂O * C₆H₆ * N₂O₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16650	Domanda 108377	CHI	Quanti sono i numeri quantici?	<ul style="list-style-type: none"> * 4 * 14 * 2 * 5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16651	Domanda 108378	CHI	I composti che hanno uguale numero atomico e diverso numero di massa si dicono:	<ul style="list-style-type: none"> * cationi * isotopi * anioni * eutettici * Nessuna delle altre risposte è corretta
16652	Domanda 108379	CHI	Cos'è l'elettronegatività?	<ul style="list-style-type: none"> * La tendenza a donare gli elettroni di legame * La capacità di non essere influenzati dal campo elettrico * La tendenza ad attirare gli elettroni di legame * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16653	Domanda 108380	CHI	Se un atomo neutro perde un elettrone diviene un:	<ul style="list-style-type: none"> * anione * zwitterione * catione * sale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16654	Domanda 108381	CHI	Il neutrone:	<ul style="list-style-type: none"> * ha carica positiva * ha carica negativa * è una particella priva di massa * ha carica nulla * Nessuna delle altre risposte è corretta
16655	Domanda 108382	CHI	Da un elemento neutro per cessione di un elettrone si ottiene lo ione:	<ul style="list-style-type: none"> * X^{2+} * X^{2-} * X^- * X^{3+} * Nessuna delle altre risposte è corretta
16656	Domanda 108383	CHI	Il numero delle particelle nucleari è indicato da:	<ul style="list-style-type: none"> * numero atomico * numero civico * numero di massa * non è indicato * Nessuna delle altre risposte è corretta
16657	Domanda 108384	CHI	Un atomo che ha acquistato un elettrone rispetto al suo fondamentale è definito:	<ul style="list-style-type: none"> * neutrone * anione * catione * positone * Nessuna delle altre risposte è corretta
28117	Domanda 108384	CHI	Un atomo che ha acquistato un elettrone rispetto al suo stato fondamentale è definito:	<ul style="list-style-type: none"> * neutrone * anione * catione * positone * Nessuna delle altre risposte è corretta
16658	Domanda 108385	CHI	Il numero di neutroni presenti nell'isotopo del platino $^{190}_{78}\text{Pt}$ è pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * 78 * 112 * 190 * 268 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16659	Domanda 108386	CHI	In uno ione poliatomico la somma algebrica dei numeri di ossidazione è:	<ul style="list-style-type: none"> * zero * uguale alla carica dello ione * uguale alla somma del quadrato della carica diviso due * positivo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16660	Domanda 108387	CHI	Nella trasformazione da atomo neutro a ione, l'atomo perde o acquista:	<ul style="list-style-type: none"> * protoni * ioni * elettroni * nucleoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
16661	Domanda 108388	CHI	Gli isotopi sono atomi con:	<ul style="list-style-type: none"> * ugual numero atomico e massa atomica diversa * diverso numero atomico e massa atomica uguale * diverso numero di elettroni * diverso numero di protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16662	Domanda 108390	CHI	Quante moli di H ₂ O (peso molecolare = 18) sono contenute in 1000 g di acqua a 4°C?	<ul style="list-style-type: none"> * 1,00 * 100,00 * 55,55 * 0,50 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16663	Domanda 108393	CHI	Gli elementi alcalini:	<ul style="list-style-type: none"> * sono ossidanti * acquistano elettroni * non sono ionizzabili * cedono elettroni ossidandosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16664	Domanda 108394	CHI	Un atomo di iodio:	<ul style="list-style-type: none"> * è più elettronegativo del Cloro * può combinarsi con un altro atomo di iodio mediante legame covalente omopolare * può combinarsi con un altro atomo di iodio mediante legame covalente elettrostatico * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16665	Domanda 108396	CHI	I metalli alcalino terrosi appartengono al:	<ul style="list-style-type: none"> * I gruppo * II gruppo * III gruppo * VII gruppo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16666	Domanda 108397	CHI	Gli alogeni appartengono al:	<ul style="list-style-type: none"> * I gruppo * II gruppo * VII periodo * VII gruppo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16667	Domanda 108398	CHI	Lo ione K ⁺ :	<ul style="list-style-type: none"> * può provenire dalla ionizzazione di un alogeno * proviene da un metallo alcalino * è un anione * è un anione bivalente * Nessuna delle altre risposte è corretta
28118	Domanda 108398	CHI	Lo ione K ⁺ :	<ul style="list-style-type: none"> * si ottiene per ionizzazione di un alogeno * si ottiene per ionizzazione di un metallo alcalino * è un anione * è un anione bivalente * Nessuna delle altre risposte è corretta
16668	Domanda 108399	CHI	Il primo elemento degli alogeni è:	<ul style="list-style-type: none"> * il Cloro * il sodio * l'ossigeno * il fluoro * Nessuna delle altre risposte è corretta
16669	Domanda 108400	CHI	L'elemento più elettronegativo è:	<ul style="list-style-type: none"> * il fluoro * il carbonio * l'ossigeno * l'idrogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
16670	Domanda 108401	CHI	Indicare il catione alcalino.	<ul style="list-style-type: none"> * Li⁺ * Ca²⁺ * Cl⁻ * Mg²⁺ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16671	Domanda 108402	CHI	Il carbonio è contenuto nel gruppo:	<ul style="list-style-type: none"> * I * II * IV * V * Nessuna delle altre risposte è corretta
28119	Domanda 108402	CHI	Il carbonio appartiene al gruppo:	<ul style="list-style-type: none"> * I * II * IV * V * Nessuna delle altre risposte è corretta
16672	Domanda 108405	CHI	Individuare il gas nobile:	<ul style="list-style-type: none"> * H₂ * Ar * Cs * Po * Nessuna delle altre risposte è corretta
16673	Domanda 108406	CHI	Indicare l'alogeno:	<ul style="list-style-type: none"> * Xe * I * Ca * Fe * Nessuna delle altre risposte è corretta
16674	Domanda 108407	CHI	Indicare la sigla che corrisponde al mercurio:	<ul style="list-style-type: none"> * Mg * Mn * Hg * K * Nessuna delle altre risposte è corretta
16675	Domanda 108408	CHI	Indicare la sigla che corrisponde al sodio:	<ul style="list-style-type: none"> * Se * S * Si * Na * Nessuna delle altre risposte è corretta
16676	Domanda 108409	CHI	Indicare la sigla che corrisponde al ferro:	<ul style="list-style-type: none"> * F * Fr * Fe * Au * Nessuna delle altre risposte è corretta
16677	Domanda 108410	CHI	Il carbonio avendo numero atomico uguale a 6 e numero di massa uguale a 12 possiede:	<ul style="list-style-type: none"> * 6 protoni e 6 neutroni * 10 protoni e 2 neutroni * 6 protoni * 6 neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
16678	Domanda 108411	CHI	Il simbolo Mn corrisponde	<ul style="list-style-type: none"> * manganese * magnesio * mercurio * lantanio * Nessuna delle altre risposte è corretta
16679	Domanda 108412	CHI	Il simbolo N corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * nichel * sodio * azoto * krypton * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16680	Domanda 108413	CHI	Indicare le corrette associazioni	<ul style="list-style-type: none"> * S=Sodio F=Fluoro B=Boro * Cu=Rame Hg=Mercurio K=Potassio * F=Ferro Be=Berillio B=Boro * B=Bromo C=Carbonio Au=Oro * Nessuna delle altre risposte è corretta
16681	Domanda 108414	CHI	Dove si trovano i metalli alcalini nel sistema periodico?	<ul style="list-style-type: none"> * Nel gruppo zero * Nel secondo gruppo * Nel settimo gruppo * Nel terzo gruppo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16682	Domanda 108415	CHI	In quale gruppo si trovano, nel sistema periodico, i metalli alcalino terrosi?	<ul style="list-style-type: none"> * Nel I gruppo * Nel III gruppo * Nel II gruppo * Nel gruppo zero * Nessuna delle altre risposte è corretta
16683	Domanda 108416	CHI	In quale gruppo si trovano, nel sistema periodico, i gas nobili?	<ul style="list-style-type: none"> * Nel I gruppo * Nel III gruppo * Nel VII gruppo * Nel gruppo zero * Nessuna delle altre risposte è corretta
16684	Domanda 108417	CHI	Perché gli elementi di uno stesso gruppo hanno proprietà simili?	<ul style="list-style-type: none"> * Perché hanno lo stesso numero di elettroni * Perché hanno lo stesso numero di protoni * Perché hanno lo stesso numero di neutroni * Perché hanno lo stesso numero di elettroni esterni * Nessuna delle altre risposte è corretta
16685	Domanda 108418	CHI	Cosa deve fare un alogeno per raggiungere la configurazione elettronica del gas nobile più vicino?	<ul style="list-style-type: none"> * Perdere un elettrone * Perdere due elettroni * Acquistare due elettroni * Acquistare un elettrone * Nessuna delle altre risposte è corretta
16686	Domanda 108419	CHI	Quale dei seguenti elementi non appartiene al I gruppo?	<ul style="list-style-type: none"> * Li * Mg * Na * Rb * Nessuna delle altre risposte è corretta
16687	Domanda 108420	CHI	Quale dei seguenti elementi non appartiene al VII gruppo?	<ul style="list-style-type: none"> * Cl * F * Br * I * Nessuna delle altre risposte è corretta
16688	Domanda 108421	CHI	Quale fra questi gas è nobile?	<ul style="list-style-type: none"> * Xe * O₂ * CO₂ * F₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16689	Domanda 108422	CHI	Quale fra questi è il metallo?	<ul style="list-style-type: none"> * Bronzo * Ottone * Zinco * Fosforo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16690	Domanda 108423	CHI	Nel sistema periodico gli elementi sono sistemati secondo:	<ul style="list-style-type: none"> * l'ordine alfabetico * l'importanza chimica * il prezzo sul mercato * il numero atomico crescente * Nessuna delle altre risposte è corretta
16691	Domanda 108424	CHI	Appartengono al gruppo HA della tavola periodica:	<ul style="list-style-type: none"> * alogeni * non metalli * semielementi * metalli alcalini * Nessuna delle altre risposte è corretta
16692	Domanda 108425	CHI	A quale gruppo appartiene l'elemento O?	<ul style="list-style-type: none"> * V A * I A * IV A * VI A * Nessuna delle altre risposte è corretta
16693	Domanda 108426	CHI	Indicare quale dei seguenti elementi non è un alogeno:	<ul style="list-style-type: none"> * Cl * F * Br * B * Nessuna delle altre risposte è corretta
16694	Domanda 108427	CHI	Indicare quale dei seguenti elementi non è un metallo:	<ul style="list-style-type: none"> * Li * P * Ca * Cu * Nessuna delle altre risposte è corretta
16695	Domanda 108428	CHI	Indicare il metallo di transizione:	<ul style="list-style-type: none"> * Ca * Al * Cr * B * Nessuna delle altre risposte è corretta
16696	Domanda 108429	CHI	Nella molecola biatomica dell'azoto è contenuto:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame semplice * un legame doppio * un legame triplo * due doppi legami * Nessuna delle altre risposte è corretta
16697	Domanda 108430	CHI	Un composto contenente un atomo di carbonio ibrido sp ² ha struttura:	<ul style="list-style-type: none"> * planare * lineare * tetraedica * ottaedrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16698	Domanda 108431	CHI	La molecola biatomica del cloro contiene un legame:	<ul style="list-style-type: none"> * covalente omeopolare * covalente eteropolare * dativo * ionico * Nessuna delle altre risposte è corretta
28120	Domanda 108431	CHI	Nella molecola bioatomica del cloro, i due atomi sono uniti mediante un legame:	<ul style="list-style-type: none"> * covalente omeopolare * covalente eteropolare * dativo * ionico * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16699	Domanda 108432	CHI	Gli orbitali ibridi sp ² formano angoli di ampiezza:	<ul style="list-style-type: none"> * 109,5° * 45° * 120° * 180° * Nessuna delle altre risposte è corretta
16700	Domanda 108433	CHI	Indicare quale tra i seguenti atomi tende a formare molecole biatomiche:	<ul style="list-style-type: none"> * Na * He * H * Ne * Nessuna delle altre risposte è corretta
16701	Domanda 108434	CHI	Tra il Sodio e il Cloro si forma:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame covalente * un legame ionico * un legame dativo * un doppio legame * Nessuna delle altre risposte è corretta
16702	Domanda 108435	CHI	Indicare quale tra i seguenti atomi tende a formare molecole biatomiche:	<ul style="list-style-type: none"> * Na * O * K * Ca * Nessuna delle altre risposte è corretta
16703	Domanda 108436	CHI	Indicare quale tra i seguenti atomi tende a formare molecole biatomiche:	<ul style="list-style-type: none"> * Fe * Mg * S * Cl * Nessuna delle altre risposte è corretta
16704	Domanda 108437	CHI	Gli orbitali ibridi sp formano angoli di ampiezza:	<ul style="list-style-type: none"> * 109,5° * 120° * 90° * 180° * Nessuna delle altre risposte è corretta
16705	Domanda 108438	CHI	Gli orbitali ibridi sp ³ formano angoli di:	<ul style="list-style-type: none"> * 90° * 120° * 180° * 109,5° * Nessuna delle altre risposte è corretta
16706	Domanda 108439	CHI	Nella molecola dell'etilene il carbonio ha ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp² * sp³ * d² sp³ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16707	Domanda 108440	CHI	Nella molecola dell'acetilene il carbonio ha ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp² * sp³ * d² sp³ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16708	Domanda 108441	CHI	Due atomi di carbonio formano fra loro un triplo legame solo se si trovano nello stato di ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp² * sp³ * se non sono ibridizzati * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28121	Domanda 108441	CHI	Due atomi di carbonio formano fra loro un triplo legame se si trovano nello stato di ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp^2 * sp^3 * se non sono ibridizzati * Nessuna delle altre risposte è corretta
16709	Domanda 108442	CHI	Due atomi di carbonio formano fra loro un doppio legame se si trovano nello stato di ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp^2 * sp^3 * $d^2 sp^6$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16710	Domanda 108443	CHI	Due atomi di carbonio formano fra loro un legame semplice se si trovano nello stato di ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp^2 * sp^3 * $d^2 sp^3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16711	Domanda 108445	CHI	Indicare quale delle seguenti molecole ha ibridazione sp^3 :	<ul style="list-style-type: none"> * $H_2 SO_4$ * $CH=CH$ * $CH_2=CH_2$ * CH_4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
28122	Domanda 108445	CHI	Indicare in quale delle seguenti molecole l'atomo di carbonio ha ibridazione sp^3 :	<ul style="list-style-type: none"> * $H_2 SO_4$ * $CH=CH$ * $CH_2=CH_2$ * CH_4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16712	Domanda 108446	CHI	Indicare quale delle seguenti molecole ha ibridazione sp:	<ul style="list-style-type: none"> * CH_4 * $CH_2=CH_2$ * H_2O * $H-C\equiv C-H$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16713	Domanda 108447	CHI	Nel tetracloruro di carbonio:	<ul style="list-style-type: none"> * il carbonio è ibridato sp^3 * il Cloro è ibridato sp^4 * il carbonio è ibridato sp * nessuno dei due atomi è ibridato * Nessuna delle altre risposte è corretta
16714	Domanda 108448	CHI	Gli orbitali ibridi sp^2 :	<ul style="list-style-type: none"> * formano fra loro angoli di 180° * sono diretti lungo le tre direzioni dello spazio * formano fra loro angoli di 90° * sono diretti lungo i vertici di un triangolo equilatero * Nessuna delle altre risposte è corretta
16715	Domanda 108449	CHI	Quando un atomo di carbonio è ibridato sp^2 si formano:	<ul style="list-style-type: none"> * due orbitali ibridi sp^2 e 2 orbitali non ibridizzati diretti lungo i vertici di un triangolo equilatero * tre orbitali ibridi sp^2 giacenti su un piano e un orbitale non ibridato perpendicolare al piano * due orbitali ibridi che si dispongono ai due lati opposti del nucleo e due orbitali p non ibridati perpendicolari a questo asse * quattro orbitali ibridi diretti lungo i vertici di un tetraedro * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16716	Domanda 108450	CHI	Indicare quali tipi di ibridazione può dare il carbonio:	<ul style="list-style-type: none"> * solo sp^3 * $sp - sp^2 - sp^3$ * $d^2 sp^3$ * solo sp^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16717	Domanda 108451	CHI	Nella molecola H_2 , I due atomi di idrogeno sono uniti da un legame:	<ul style="list-style-type: none"> * idrogeno * covalente eteropolare * covalente omopolare * ionico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16718	Domanda 108452	CHI	Indicare in quale delle seguenti sostanze sono presenti legami a idrogeno:	<ul style="list-style-type: none"> * benzene * metano * etilene * acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
16719	Domanda 108453	CHI	Indicare lo ione nitrito:	<ul style="list-style-type: none"> * NO_3 * NO_2^- * N_3^- * NH_4^+ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16720	Domanda 108454	CHI	Indicare lo ione solfuro:	<ul style="list-style-type: none"> * S^{2-} * SO_4^{2-} * SO_3^{2-} * PO_4^{3-} * Nessuna delle altre risposte è corretta
16721	Domanda 108455	CHI	Indicare lo ione carbonato:	<ul style="list-style-type: none"> * CO_2 * CO_2^- * CO_3^{2-} * C^+ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16722	Domanda 108456	CHI	Indicare lo ione bicarbonato:	<ul style="list-style-type: none"> * $(CO_3^{2-})_2$ * HCO_3^- * $H_2CO_3^-$ * CO_2^{2-} * Nessuna delle altre risposte è corretta
16723	Domanda 108457	CHI	Indicare lo ione perclorato:	<ul style="list-style-type: none"> * Cl^- * ClO_4^- * ClO^- * ClO_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16724	Domanda 108458	CHI	Il composto Na_2SO_4 corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido * un etere * un complesso * un sale * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16725	Domanda 108459	CHI	L'acido nitroso corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * HNO_2 * HNO_3 * NO_2 * $\text{N}(\text{OH})_3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16726	Domanda 108460	CHI	Qual è fra questi l'idrossido ferrico?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{Fe}(\text{OH})_2$ * $\text{Fe}(\text{OH})_3$ * Fe_2O_3 * FeO * Nessuna delle altre risposte è corretta
16727	Domanda 108461	CHI	Indicare la formula dell'ossido rameico.	<ul style="list-style-type: none"> * CuO * CuOH * Cu_2O * CuO_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16728	Domanda 108462	CHI	L'idrossido piombico corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{Pb}(\text{OH})_2$ * PbO_2 * PbO * $\text{Pb}(\text{OH})_4$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16729	Domanda 108463	CHI	La formula dell'acido solfidrico è:	<ul style="list-style-type: none"> * H_2SO_4 * H_2SO_3 * H_2S * HSO_4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16730	Domanda 108464	CHI	L'acido perclorico corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * HClO * HClO_2 * HClO_3 * HClO_4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16731	Domanda 108465	CHI	La struttura dell'ipoclorito di sodio è:	<ul style="list-style-type: none"> * Na_2ClO * NaClO_2 * NaClO_4 * NaClO * Nessuna delle altre risposte è corretta
16732	Domanda 108466	CHI	Il nome del composto KMnO_4 è:	<ul style="list-style-type: none"> * permanganato di potassio * manganato di potassio * ipomanganito di potassio * manganito di potassio * Nessuna delle altre risposte è corretta
16733	Domanda 108467	CHI	L'ossido di litio corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * LiO * Li_2O * LiO_2 * Li_2O_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16734	Domanda 108468	CHI	Indicare la formula dell'ossido di sodio:	<ul style="list-style-type: none"> * NaO * Na₂O₂ * Na₂O * NaO₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16735	Domanda 108469	CHI	Il composto KOH è:	<ul style="list-style-type: none"> * idrossido di sodio * superossido di potassio * perossido di potassio * idrossido di potassio * Nessuna delle altre risposte è corretta
16736	Domanda 108470	CHI	L'ossido di rubidio corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * Rb₂O * RbO * Rb₂O₂ * Rb₄O * Nessuna delle altre risposte è corretta
16737	Domanda 108471	CHI	L'ossido di magnesio corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * Mg(OH)₂ * MgO₂ * MgO * Mg₂O₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16738	Domanda 108472	CHI	L'idrossido di alluminio corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * Al₂O₃ * Al(OH)₃ * Al₃(OH)₃ * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16739	Domanda 108473	CHI	Il composto Hg ₂ O corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * ossido mercurio * idrossido mercurioso * ossido mercurioso * la formula Hg₂O non esiste * Nessuna delle altre risposte è corretta
16740	Domanda 108474	CHI	L'anidride arseniosa corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * As₂O₃ * AsO * As₂O₅ * Ar₂O₃ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16741	Domanda 108476	CHI	Il composto Cl ₂ O ₇ è:	<ul style="list-style-type: none"> * anidride ipoclorosa * anidride clorica * anidride perclorica * Nessuna delle risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16742	Domanda 108477	CHI	L'anidride solforosa corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * SO₃ * H₂S * non esiste * SO₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16743	Domanda 108478	CHI	Il nome del composto P ₂ O ₅ è:	<ul style="list-style-type: none"> * anidride fosforosa * ossido di fosforo * anidride fosforica * biossido di fosforo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16744	Domanda 108479	CHI	Il composto KH corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * idrossido di potassio * idrossido di cripto * idruro di potassio * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16745	Domanda 108480	CHI	L'idruro di calcio corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * CH_2 * CaH * CaH_2 * CH * Nessuna delle altre risposte è corretta
16746	Domanda 108481	CHI	Il composto MgH_2 è:	<ul style="list-style-type: none"> * acido magnesidrico * idrossido di magnesio * un idracido * idruro di magnesio * Nessuna delle altre risposte è corretta
16747	Domanda 108482	CHI	Il solfato di calcio corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * Ca_3SO_4 * CaSO_3 * CaSO_4 * non esiste * Nessuna delle altre risposte è corretta
16748	Domanda 108483	CHI	Il composto K_2S è:	<ul style="list-style-type: none"> * solfuro di potassio * solfato di potassio * solfito di potassio * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16749	Domanda 108484	CHI	Il composto FeCO_3 è il:	<ul style="list-style-type: none"> * carbonato ferrino * carbonato ferroso * carbonito di ferro * carbonito ferroso * Nessuna delle altre risposte è corretta
16750	Domanda 108485	CHI	Il solfito acido di sodio corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * Na_2SO_3 * NaSO_3 * NaHSO_4 * NaHSO_3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16751	Domanda 108486	CHI	Il composto $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * carbonato acido di magnesio * carbonato di calcio * carbonato biacido di calcio * bicarbonato di calcio * Nessuna delle altre risposte è corretta
16752	Domanda 108487	CHI	Il fosfato tricalcico corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * Ca_2PO_4 * $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ * $\text{Ca}(\text{PO}_4)_3$ * $\text{Ca}(\text{HPO}_4)$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16753	Domanda 108488	CHI	Il perclorato di manganese corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{Mn}(\text{ClO}_4)_2$ * MnClO_4 * $\text{Mn}(\text{ClO}_4)_4$ * Nessuna delle risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16754	Domanda 108489	CHI	L'ipoclorito rameoso corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * CuClO * Cu₂ClO * Cu(ClO)₂ * Cu₂(ClO)₃ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16755	Domanda 108490	CHI	Il nitrito di cadmio corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * CdNO₂ * Cd(NO₂)₂ * Ca(NO₂)₂ * Cd(NO₃)₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16756	Domanda 108491	CHI	Il composto NaCl è:	<ul style="list-style-type: none"> * il cloruro di sodio * l'ipoclorito di sodio * il cloruro di azoto * Nessuno dei precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16757	Domanda 108492	CHI	Il cloruro mercurioso ha formula:	<ul style="list-style-type: none"> * Hg₂Cl₂ * HgCl₂ * MeCl * Hg₂Cl * Nessuna delle altre risposte è corretta
16758	Domanda 108493	CHI	Il composto ioduro rameico ha formula:	<ul style="list-style-type: none"> * I₂Cu₂ * CuI₂ * CuI * Cu₂I * Nessuna delle altre risposte è corretta
16759	Domanda 108494	CHI	Il composto SnS prende il nome di:	<ul style="list-style-type: none"> * solfato di stagno * solfuro di stagno * solfuro stannoso * solfuro tannico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16760	Domanda 108495	CHI	Il fluoruro di magnesio corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * MgF * Mg(FO)₂ * Mg₂F * MgF₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16761	Domanda 108496	CHI	Il solfuro di ammonio ha formula:	<ul style="list-style-type: none"> * (NH₄)₂S * NH₄S * (NH₄)HS * (NH₄)S₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16762	Domanda 108497	CHI	Qual è l'anidride dell'acido solforico?	<ul style="list-style-type: none"> * SO₂ * SO₃ * H₂SO₄ * H₂S * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16763	Domanda 108498	CHI	Qual è l'anidride corrispondente all'acido solforoso?	<ul style="list-style-type: none"> * SO_3 * S_2O_3 * SO_2 * H_2SO_4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16764	Domanda 108499	CHI	Il simbolo B rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * il bismuto * il bromo * il boro * il berillio * Nessuna delle altre risposte è corretta
16765	Domanda 108502	CHI	L'equazione di stato dei gas perfetti corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * $PT=nRV$ * $TV=nRP$ * $PT=nRT$ * $PV =nRT$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16766	Domanda 108503	CHI	Un gas ha:	<ul style="list-style-type: none"> * forma e volume proprio * forma propria e volume del recipiente * forma del recipiente e volume proprio * forma e volume del recipiente * Nessuna delle altre risposte è corretta
16767	Domanda 108504	CHI	Un solido ha:	<ul style="list-style-type: none"> * forma e volume proprio * solo forma propria * solo volume proprio * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16768	Domanda 108506	CHI	Come viene chiamato il passaggio liquido-aeriforme?	<ul style="list-style-type: none"> * Sublimazione * Brinamento * Fusione * Evaporazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16769	Domanda 108507	CHI	Come viene chiamato il passaggio dallo stato solido a quello aeriforme?	<ul style="list-style-type: none"> * Sublimazione * Brinamento * Evaporazione * Fusione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16770	Domanda 108508	CHI	Cosa si intende per fusione?	<ul style="list-style-type: none"> * Il passaggio dallo stato solido a quello gassoso * Il passaggio dallo stato liquido a quello gassoso * Il passaggio dallo stato solido a quello liquido * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16771	Domanda 108509	CHI	Come viene chiamato il passaggio da solido a liquido?	<ul style="list-style-type: none"> * Sublimazione * Brinamento * Liquefazione * Fusione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16772	Domanda 108510	CHI	Quando una reazione procede spontaneamente?	<ul style="list-style-type: none"> * Quando $\Delta G < 0$ * Quando $\Delta H > 0$ * Quando $\Delta S = 0$ * Quando $\Delta G > 0$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16773	Domanda 108511	CHI	Se il ΔG di una reazione è minore di 0:	<ul style="list-style-type: none"> * la reazione non avviene spontaneamente * la reazione è all'equilibrio * la reazione procede spontaneamente * la variazione di energia libera è maggiore di 0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16774	Domanda 108512	CHI	Se il ΔG di una reazione è uguale a zero, come sarà la reazione?	<ul style="list-style-type: none"> * All'equilibrio * Spontanea * Endotermica * Esotermica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16775	Domanda 108513	CHI	Quando una reazione chimica produce calore, questa è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * endotermica * azeotropica * allotropica * esotermica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16776	Domanda 108514	CHI	Quale fra queste sigle indica la variazione di entropia?	<ul style="list-style-type: none"> * ΔH * ΔG * ΔS * ΔU * Nessuna delle altre risposte è corretta
16777	Domanda 108515	CHI	Quando una reazione è all'equilibrio:	<ul style="list-style-type: none"> * $\Delta G > 0$ * $\Delta G < 0$ * $\Delta S < 0$ * $\Delta S > 0$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16778	Domanda 108516	CHI	In cosa agiscono i catalizzatori?	<ul style="list-style-type: none"> * Sulla concentrazione dei reagenti * Sulla concentrazione dei prodotti * Sulla velocità di reazione * Sulla costante di equilibrio * Nessuna delle altre risposte è corretta
16779	Domanda 108517	CHI	Un non metallo in presenza di ossigeno da:	<ul style="list-style-type: none"> * acido * anidride * idrossido * acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
28123	Domanda 108517	CHI	Un non metallo si combina con ossigeno per dare:	<ul style="list-style-type: none"> * composto neutro * ossido acido * idrossido * acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
16780	Domanda 108518	CHI	Per reazione tra H_2O e anidride, ottengo:	<ul style="list-style-type: none"> * idrossido * ossido * acido * sale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16781	Domanda 108519	CHI	In una equazione chimica cosa indicano i coefficienti stechiometrici?	<ul style="list-style-type: none"> * Il numero di grammi dei reagenti e prodotti * Il numero di atomi dei reagenti e prodotti * Il numero di moli di reagenti e prodotti * Il numero di elettroni di valenza di reagenti e prodotti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16782	Domanda 108520	CHI	Indicare la corretta Keq. relativa alla reazione $\text{Ca(OH)}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \leftrightarrow \text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$:	<ul style="list-style-type: none"> * $[\text{CaSO}_4][\text{H}_2\text{O}]^2 / [\text{Ca(OH)}_2][\text{H}_2\text{SO}_4]$ * $[\text{Ca(OH)}_2]^* / [\text{H}_2\text{SO}_4] / [\text{CaSO}_4][\text{H}_2\text{O}]^2$ * $[\text{CaSO}_4][\text{H}_2\text{O}] / [\text{Ca(OH)}_2][\text{H}_2\text{SO}_4]$ * $[\text{Ca(OH)}_2][\text{H}_2\text{SO}_4] / [\text{CaSO}_4]$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16783	Domanda 108521	CHI	I saponi posti in acqua formano:	<ul style="list-style-type: none"> * micelle * eteri * solidi amorfi * cristalli * Nessuna delle altre risposte è corretta
16784	Domanda 108522	CHI	La reazione $\text{NaOH} + \text{HCl} \Rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$, è una reazione di:	<ul style="list-style-type: none"> * neutralizzazione * idrolisi * ossido riduzione * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16785	Domanda 108523	CHI	L'equazione $V=K[A]$ indica che la reazione è del:	<ul style="list-style-type: none"> * III ordine * IV ordine * II ordine * V ordine * Nessuna delle altre risposte è corretta
16786	Domanda 108524	CHI	Il numero di ossidazione del Fluoro in F_2 è:	<ul style="list-style-type: none"> * -7 * -1 * +7 * 0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16787	Domanda 108525	CHI	Quando in una reazione di ossido-riduzione, una specie perde elettroni:	<ul style="list-style-type: none"> * si ossida quindi è riducente perché fa ridurre * si riduce quindi è ossidante perché fa ossidare * si ossida e si riduce contemporaneamente * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16788	Domanda 108526	CHI	Una specie che si riduce:	<ul style="list-style-type: none"> * perde elettroni * si decompone * acquista elettroni * acquista ioni negativi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16789	Domanda 108527	CHI	La specie riducente:	<ul style="list-style-type: none"> * è la specie che si riduce e acquista elettroni * è la specie che si ossida e acquista elettroni * è la specie che si ossida e cede elettroni * è la specie che fa ridurre e che acquista elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
16790	Domanda 108528	CHI	La specie ossidante:	<ul style="list-style-type: none"> * si ossida * acquista elettroni * perde elettroni * Nessuna delle risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16791	Domanda 108530	CHI	Che numero di ossidazione (stato di ossidazione) ha la molecola O_2 ?	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * -2 * +2 * -1 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28124	Domanda 108530	CHI	Che numero di ossidazione (stato di ossidazione) ha l'ossigeno nella molecola O ₂ ?	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * -2 * +2 * -1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16792	Domanda 108531	CHI	Qual è il numero di ossidazione dell'ossigeno nell'acqua ossigenata?	<ul style="list-style-type: none"> * -2 * +1 * -1 * +2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16793	Domanda 108533	CHI	Nella semireazione $\text{Zn} \rightarrow \text{Zn}^{2+} + 2\text{e}^-$, lo Zn:	<ul style="list-style-type: none"> * si riduce * si ossida e si riduce contemporaneamente * perde due elettroni quindi si ossida * Nessuna delle risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16794	Domanda 108534	CHI	In $\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cu}$, il rame:	<ul style="list-style-type: none"> * si riduce perché acquista due elettroni * si ossida * si ossida e si riduce contemporaneamente * non si riduce, ne si ossida * Nessuna delle altre risposte è corretta
16795	Domanda 108535	CHI	Nella reazione $\text{Zn} + \text{Cu}^{2+} \rightarrow \text{Cu} + \text{Zn}^{2+}$, lo Zn è:	<ul style="list-style-type: none"> * ossidante * riducente * né ossidante, né riducente * si riduce * Nessuna delle altre risposte è corretta
16796	Domanda 108536	CHI	Nella semireazione $\text{Ag}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}$, l'Ag ⁺ :	<ul style="list-style-type: none"> * si ossida * funge da riducente * non si ossida, nè si riduce * si riduce * Nessuna delle altre risposte è corretta
16797	Domanda 108537	CHI	Quando il ferro si riduce:	<ul style="list-style-type: none"> * passa da Fe³⁺ a Fe²⁺ * passa da Fe²⁺ a Fe³⁺ * passa da Fe a Fe³⁺ * Nessuna delle precedenti risposte * Nessuna delle altre risposte è corretta
28125	Domanda 108537	CHI	Quando il ferro si riduce:	<ul style="list-style-type: none"> * passa da Fe³⁺ a Fe²⁺ o a Fe * passa da Fe²⁺ a Fe³⁺ * passa da Fe a Fe³⁺ * passa da Fe a Fe²⁺ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16798	Domanda 108538	CHI	Nella reazione $2\text{Zn} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{ZnO}$:	<ul style="list-style-type: none"> * l'ossigeno e lo zinco si riducono * l'ossigeno si ossida * l'ossigeno si riduce * c'è un errore * Nessuna delle altre risposte è corretta
16799	Domanda 108539	CHI	Nella semireazione $\text{Mn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Mn}$, il manganese:	<ul style="list-style-type: none"> * si ossida * si riduce * non si ossida, ne si riduce * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16800	Domanda 108540	CHI	Nella reazione $\text{Br}_2 + 2\text{Fe}^{2+} \rightarrow 2\text{Br}^- + 2\text{Fe}^{3+}$:	<ul style="list-style-type: none"> * il bromo si riduce, il ferro si ossida * il bromo si ossida, il ferro si riduce * il bromo è il riducente, il ferro è l'ossidante * il bromo perde 3 elettroni, il ferro li guadagna * Nessuna delle altre risposte è corretta
16801	Domanda 108541	CHI	Nella semireazione $\text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Pb}$, il piombo:	<ul style="list-style-type: none"> * si ossida * si riduce * non si riduce, né si ossida * Nessuna delle precedenti risposte * Nessuna delle altre risposte è corretta
16802	Domanda 108542	CHI	Nella semireazione $\text{Co} \rightarrow \text{Co}^{2+} + 2\text{e}^-$, il cobalto:	<ul style="list-style-type: none"> * si riduce * è ossidante * si ossida * non si ossida, ne si riduce * Nessuna delle altre risposte è corretta
16803	Domanda 108543	CHI	Quando il cadmio si ossida:	<ul style="list-style-type: none"> * Cd^{2+} a Cd * il Cd non si può ossidare * passa da Cd a Cd^{2+} * il Cd è ossidante * Nessuna delle altre risposte è corretta
28126	Domanda 108543	CHI	Quando il cadmio si ossida:	<ul style="list-style-type: none"> * passa da Cd^{2+} a Cd * il Cd non si può ossidare * passa da Cd a Cd^{2+} * il Cd è ossidante * Nessuna delle altre risposte è corretta
16804	Domanda 108544	CHI	Nella semireazione $\text{K}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{K}$, il potassio:	<ul style="list-style-type: none"> * si riduce * si ossida * si ossida e si riduce contemporaneamente * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16805	Domanda 108545	CHI	Se il calcio passa dallo stato di ossidazione +2 a 0, il calcio:	<ul style="list-style-type: none"> * si ossida * si riduce * non si ossida, ne si riduce * si ossida e si riduce contemporaneamente * Nessuna delle altre risposte è corretta
16806	Domanda 108546	CHI	Da che tipo di numero è rappresentato il numero di ossidazione?	<ul style="list-style-type: none"> * Da un numero intero positivo * Da un numero intero negativo * Da un numero relativo * Da un numero decimale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16807	Domanda 108547	CHI	Il numero di ossidazione dell'azoto nello ione NO_3^- è:	<ul style="list-style-type: none"> * +3 * +5 * -4 * +2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16808	Domanda 108548	CHI	Indicare il composto in cui l'azoto ha il più alto numero di ossidazione:	<ul style="list-style-type: none"> * NO * N_2O_3 * HNO_3 * NO_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16809	Domanda 108549	CHI	Indicare il composto in cui il fosforo ha il più basso numero di ossidazione	<ul style="list-style-type: none"> * P_2O_5 * HPO_3 * H_3PO_4 * P_2O_3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
28127	Domanda 108549	CHI	Indicare il composto in cui il fosforo ha il più basso numero di ossidazione	<ul style="list-style-type: none"> * P_2O_5 * HPO_3 * H_3PO_4 * P_2O_3 * PH_3
16810	Domanda 108550	CHI	All'anodo di una pila avviene una reazione di:	<ul style="list-style-type: none"> * riduzione * ossidazione * idrolisi * disproportionazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16811	Domanda 108551	CHI	La reazione $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$:	<ul style="list-style-type: none"> * è di tipo acido-base * è di ossido-riduzione * è in fase omogenea * è di secondo ordine * Nessuna delle altre risposte è corretta
16812	Domanda 108552	CHI	Quale, tra le seguenti, è caratteristica del processo di ossidazione?	<ul style="list-style-type: none"> * Aumento del peso * Perdita di elettroni * Perdita di neutroni * Combinazione con l'idrogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
16813	Domanda 108553	CHI	Il numero di ossidazione dello zolfo nell'acido solforico è:	<ul style="list-style-type: none"> * -8 * +6 * -5 * +3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16814	Domanda 108554	CHI	Quando il cloruro di sodio viene sciolto in acqua si ottiene:	<ul style="list-style-type: none"> * un miscuglio * un composto * una soluzione * una sospensione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16815	Domanda 108555	CHI	Le molecole di acqua sono:	<ul style="list-style-type: none"> * apolari * totalmente dissociate in ioni * polari * Nessuna delle precedenti risposte * Nessuna delle altre risposte è corretta
16816	Domanda 108556	CHI	Quando ad una soluzione viene aggiunto altro solvente, la soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * si concentra * si riscalda sempre * non succede niente * si diluisce * Nessuna delle altre risposte è corretta
16817	Domanda 108557	CHI	Se una soluzione è poco concentrata sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * satura * insatura * diluita * amalgamata * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16818	Domanda 108558	CHI	Con quale simbolo è indicata la pressione osmotica?	<ul style="list-style-type: none"> * P * M * O * Nessuna delle altre risposte è corretta
16819	Domanda 108559	CHI	Quando due soluzioni hanno valori uguali della pressione osmotica, si dicono:	<ul style="list-style-type: none"> * isotoniche * isobare * isocore * isopresse * Nessuna delle altre risposte è corretta
16820	Domanda 108560	CHI	Cosa vuoi dire che due soluzioni sono isotoniche?	<ul style="list-style-type: none"> * Hanno la stessa pressione di vapore * Hanno la stessa pressione osmotica * Hanno lo stesso volume * Hanno la stessa temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
16821	Domanda 108561	CHI	Come viene espressa la solubilità di un gas in un liquido?	<ul style="list-style-type: none"> * Come coefficiente di assorbimento ad una data temperatura * Come atomi/litro * Come litro/moli * Come molecole/litro * Nessuna delle altre risposte è corretta
16822	Domanda 108562	CHI	Cosa sono gli elettroliti?	<ul style="list-style-type: none"> * Sono elettroni in soluzione acquosa * Sono specie chimiche che in soluzione si scindono totalmente o parzialmente in ioni * Sono acidi * Sono le soluzioni contenute nella cella elettrolitica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16823	Domanda 108563	CHI	Quando un elettrolita si dice forte?	<ul style="list-style-type: none"> * Quando ha molte cariche (positive o negative) effettive * Quando è totalmente dissociato in ioni * Quando è parzialmente ionizzato * Quando ha poche cariche (positive e negative) * Nessuna delle altre risposte è corretta
16824	Domanda 108564	CHI	Dire quali tra questi solventi, è quello più polare:	<ul style="list-style-type: none"> * benzene * acqua * metano * esano * Nessuna delle altre risposte è corretta
16825	Domanda 108565	CHI	Quando sciolgo NaCl in acqua, cosa si ottiene?	<ul style="list-style-type: none"> * Una soluzione * Una soluzione azeotropica * Una soluzione tampone * Un composto * Nessuna delle altre risposte è corretta
16826	Domanda 108566	CHI	Cos'è l'acqua di mare?	<ul style="list-style-type: none"> * Una soluzione * Un elemento * Acqua distillata * Un composto puro * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16827	Domanda 108567	CHI	Cos'è la distillazione?	<ul style="list-style-type: none"> * E' un processo di separazione basato sul diverso peso molecolare * E' un processo di separazione basato sul diverso punto di ebollizione * E' un processo di separazione basato sul diverso peso atomico * Non è un processo di separazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16828	Domanda 108568	CHI	Perché l'olio non si scioglie in H ₂ O?	<ul style="list-style-type: none"> * Perché è formato da molecole idrofobe * Perché è formato da molecole idrofile * Perché è più viscoso * Perché ha peso molecolare più alto * Nessuna delle altre risposte è corretta
16829	Domanda 108570	CHI	Cosa si intende per solventi aprotici?	<ul style="list-style-type: none"> * Sono solventi privi di costante dielettrica * Sono solventi privi di idrogeni acidi * Non ha alcun significato il termine aprotico * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16830	Domanda 108571	CHI	Come sarà il punto di ebollizione di una soluzione di KCl 0,001 M rispetto ad una 0,01 M?	<ul style="list-style-type: none"> * Maggiore * Dipende dal solvente * Dipende dal recipiente usato * Uguali * Nessuna delle altre risposte è corretta
16831	Domanda 108572	CHI	Una soluzione acquosa di KBr rispetto all'acqua pura ha:	<ul style="list-style-type: none"> * lo stesso punto di congelamento * lo stesso punto di ebollizione * punto di ebollizione più alto * volume maggiore * Nessuna delle altre risposte è corretta
16832	Domanda 108574	CHI	Una soluzione di KBr all'1% è:	<ul style="list-style-type: none"> * isotonica * basica * acida * neutra * Nessuna delle altre risposte è corretta
16833	Domanda 108575	CHI	A 4°C come si comporta l'acqua?	<ul style="list-style-type: none"> * Bolle * Ha densità massima * Ghiaccia * Ha densità minima * Nessuna delle altre risposte è corretta
16834	Domanda 108576	CHI	Che cosa si ottiene quando il cloruro di sodio viene sciolto in acqua?	<ul style="list-style-type: none"> * Un miscuglio * Un composto * Una soluzione * Una sospensione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16835	Domanda 108577	CHI	Quali tra queste unità rappresenta il rapporto tra il numero di moli del soluto e il numero di moli totali (soluto+solvente)?	<ul style="list-style-type: none"> * Molalità * Molarità * Normalità * Frazione molare * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16836	Domanda 108578	CHI	Cosa rappresenta la molalità?	<ul style="list-style-type: none"> * Esprime il numero di moli di soluto disciolte in 1Kg di solvente puro * Esprime il numero di moli di soluto disciolte in 1Kg di soluzione * Esprime il numero di moli di soluto disciolte in un litro di soluzione * Esprime il numero di moli di soluto disciolte in 1litro di solvente puro * Nessuna delle altre risposte è corretta
16837	Domanda 108579	CHI	Quali fra queste unità rappresenta il numero di moli di soluto disciolte in 1 Kg di solvente puro?	<ul style="list-style-type: none"> * Molarità * Molalità * Normalità * Percento in peso * Nessuna delle altre risposte è corretta
16838	Domanda 108580	CHI	Come viene rappresentata la molalità?	<ul style="list-style-type: none"> * M * N * m * Nessuna delle altre risposte è corretta
16839	Domanda 108581	CHI	Cosa rappresenta la molarità?	<ul style="list-style-type: none"> * Esprime il numero di moli di soluto contenute in 1 l di soluzione * Esprime il numero di moli di soluto contenute in 1 Kg di soluzione * Esprime il peso in grammi di soluto contenute in 1 l di soluzione * Esprime il numero di moli di soluto contenute in 1 l di solvente puro * Nessuna delle altre risposte è corretta
16840	Domanda 108582	CHI	Come viene rappresentata la molarità?	<ul style="list-style-type: none"> * M * m * N * Mo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16841	Domanda 108583	CHI	Quale fra queste unità rappresenta il numero di moli di soluto contenute in un litro di soluzione?	<ul style="list-style-type: none"> * Molalità * Molarità * Normalità * Percento in volume * Nessuna delle altre risposte è corretta
16842	Domanda 108584	CHI	Quante moli di soluto per litro contiene una soluzione 2M?	<ul style="list-style-type: none"> * l * 2 * 0,2 * 0,002 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16843	Domanda 108585	CHI	Una soluzione 0,5 M, quante moli di soluto per litro contiene?	<ul style="list-style-type: none"> * 0,5 * l * 1/4 * 1/3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16844	Domanda 108586	CHI	Una soluzione 0,1 M, quante moli di soluto per litro contiene?	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 2 * 1/100 * 1/10 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16845	Domanda 108587	CHI	A che temperatura bolle l'acqua di mare alla pressione di un'atmosfera?	<ul style="list-style-type: none"> * 100°C * Minore di 100°C * Oltre i 100°C * Oltre i 1000°C * Nessuna delle altre risposte è corretta
16846	Domanda 108588	CHI	NaCl posto in acqua da:	<ul style="list-style-type: none"> * NaOH, HCl * Na^+, Cl^- * NaH, ClOH * non si dissocia * Nessuna delle altre risposte è corretta
16847	Domanda 108589	CHI	Il prodotto ionico dell'acqua $[\text{H}^+][\text{OH}^-]$ è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 14 * 10^{-14} * 10^{-7} * 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16848	Domanda 108590	CHI	Una soluzione avente una concentrazione di $[\text{OH}^-] = 10^{-1} \text{ M}$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * acida * basica * neutra * più acida rispetto ad una avente $[\text{OH}^-] = 10^{-4} \text{ M}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16849	Domanda 108591	CHI	Il cloruro di sodio sciolto in acqua da	<ul style="list-style-type: none"> * anioni cloro e cationi sodio * cationi cloro e anioni sodio * non si dissocia * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16850	Domanda 108592	CHI	In una soluzione la concentrazione idrogenionica è 10^{-2} M . Il valore di $[\text{OH}^-]$ è	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-2} * 10^{-14} * 10^{12} * 10^{-12} * Nessuna delle altre risposte è corretta
16851	Domanda 108593	CHI	In una soluzione il valore della concentrazione ossidrilionica è 10^{-6} M . $[\text{H}^+]$ sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * 10^6 * 10^{-14} * 10^{-8} * 10^{-9} * Nessuna delle altre risposte è corretta
16852	Domanda 108594	CHI	Una soluzione ha $[\text{H}^+] = 10^{-10}$. Il pH è:	<ul style="list-style-type: none"> * 9 * 4 * 10 * 3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16853	Domanda 108595	CHI	Una soluzione ha $[\text{H}^+] = 10^{-2}$. Il pH è:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 12 * 14 * 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16854	Domanda 108596	CHI	Una soluzione ha $[\text{H}^+] = 10^{-3}$. Il pH è:	<ul style="list-style-type: none"> * 11 * 9 * -3 * 3 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16855	Domanda 108597	CHI	Una soluzione ha pH=2. La concentrazione molare di H^+ è:	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-12} * 10^{-2} * 10^2 * 10^{12} * Nessuna delle altre risposte è corretta
16856	Domanda 108599	CHI	Una soluzione ha la concentrazione di $OH^- = 10^{-1}$ M . Il pH è	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 13 * -1 * 8 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16857	Domanda 108600	CHI	Una soluzione ha la concentrazione di $OH^- = 10^{-8}$ M . Il pH è:	<ul style="list-style-type: none"> * -8 * 8 * 6 * 11 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16858	Domanda 108601	CHI	Una soluzione ha pH=3. Il valore di $[OH^-]$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * $[OH^-] = 10^{-11}$ * $[OH^-] = 10^{-10}$ * $[OH^-] = 11$ * $[OH^-] = 10^{-7}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16859	Domanda 108602	CHI	Una soluzione ha pH=1. Il valore di $[OH^-]$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * $[OH^-] = 10^{-13}$ * $[OH^-] = 10^{-1}$ * $[OH^-] = 1$ * $[OH^-] = 10^{-9}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16860	Domanda 108603	CHI	Una soluzione ha pH=13. Il valore $[OH^-]$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * $[OH^-] = 10^{-13}$ * $[OH^-] = 10^{-1}$ * $[OH^-] = 10^{-8}$ * $[OH^-] = 1$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16861	Domanda 108604	CHI	Una soluzione ha pH=2. Essa è:	<ul style="list-style-type: none"> * acida * basica * neutra * in eccesso di ossidrione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16862	Domanda 108605	CHI	Una soluzione ha pH=12. Essa è:	<ul style="list-style-type: none"> * acida * basica * neutra * con eccesso di protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
16863	Domanda 108606	CHI	Una soluzione ha $[OH^-] = 10^{-12}$. Essa:	<ul style="list-style-type: none"> * è acida * e basica * è neutra * contiene un eccesso di OH^- * Nessuna delle altre risposte è corretta
16864	Domanda 108607	CHI	Una soluzione ha $[H^+] = 10^{-2}$. Essa è:	<ul style="list-style-type: none"> * acida * basica * neutra * con eccesso di OH^- * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16865	Domanda 108608	CHI	Indicare il valore della concentrazione idrogenionica molare dell' acqua pura.	<ul style="list-style-type: none"> * 7 * 10^{-7} * 10^{-14} * 10^{-3} * Nessuna delle altre risposte è corretta
16866	Domanda 108609	CHI	Indicare il valore della concentrazione ossidrilionica molare dell'acqua pura.	<ul style="list-style-type: none"> * 7 * 10^{-3} * 10^{-14} * 10^{-7} * Nessuna delle altre risposte è corretta
16867	Domanda 108611	CHI	Una soluzione basica:	<ul style="list-style-type: none"> * ha un pH inferiore a 7 * ha un pH superiore a 7 * ha un pH uguale a 7 * ha un pOH superiore a 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16868	Domanda 108612	CHI	Il pH:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta se la concentrazione ossidrilionica aumenta * aumenta se la concentrazione ossidrilionica diminuisce * diminuisce se la concentrazione ossidrilionica aumenta * aumenta se la concentrazione idrogenionica aumenta * Nessuna delle altre risposte è corretta
16869	Domanda 108613	CHI	Aggiungendo un acido ad acqua pura:	<ul style="list-style-type: none"> * la concentrazione di H^+ aumenta * la concentrazione di H^+ diminuisce * la concentrazione di OH^- aumenta * la cartina tornasole si colora di azzurro * Nessuna delle altre risposte è corretta
16870	Domanda 108614	CHI	Aggiungendo un acido ad acqua pura:	<ul style="list-style-type: none"> * la concentrazione di OH^- aumenta * il pH si abbassa * il pH si innalza * la soluzione si mantiene neutra * Nessuna delle altre risposte è corretta
16871	Domanda 108615	CHI	Nell'acqua pura la concentrazione molare degli ioni idrogeno è:	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-14} * 10^{-7} * 10^7 * 10^{-2} * Nessuna delle altre risposte è corretta
16872	Domanda 108616	CHI	Nell'acqua pura la concentrazione molare degli ossidrilioni è:	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-14} * 10^7 * 10^{-7} * 10^{-4} * Nessuna delle altre risposte è corretta
16873	Domanda 108617	CHI	Data la reazione $H_2O \leftrightarrow H^+ + OH^-$:	<ul style="list-style-type: none"> * l'equilibrio è spostato verso sinistra * l'equilibrio è spostato verso destra * l'acqua è completamente dissociata * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28128	Domanda 108617	CHI	Data la reazione $2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{OH}^-$:	<ul style="list-style-type: none"> * l'equilibrio è spostato verso sinistra * l'equilibrio è spostato verso destra * l'acqua è completamente dissociata * l'acqua non si dissocia * Nessuna delle altre risposte è corretta
16874	Domanda 108618	CHI	Il sangue ha un pH:	<ul style="list-style-type: none"> * acido * leggermente acido pH=6,5 * basico * leggermente basico pH=7,4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16875	Domanda 108619	CHI	Il succo gastrico ha un pH:	<ul style="list-style-type: none"> * acido * leggermente acido * basico * leggermente basico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16876	Domanda 108620	CHI	Il composto NH_3 (Ammoniaca) è:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido * una base * un acido triprotico * un sale * Nessuna delle altre risposte è corretta
16877	Domanda 108621	CHI	Aggiungendo acido solforico ad una soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * il pH cresce * il pH diminuisce * il pH non cambia * il pH diventa maggiore di 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16878	Domanda 108622	CHI	Aggiungendo idrossido di calcio ad una soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * Il pH cresce * Il pH diminuisce * il pH non varia * il pH diventa minore di 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16879	Domanda 108623	CHI	L'acido HNO_3 è:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido monoprotico * un acido biprotico * un acido triprotico * un acido poliprotico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16880	Domanda 108624	CHI	L'acido H_2CO_3 (acido carbonico) è:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido monoprotico * un acido diprotico * un acido triprotico * un acido pentaprotico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16881	Domanda 108625	CHI	Indicare l'acido diprotico:	<ul style="list-style-type: none"> * acido nitrico * acido solforico * acido fosforico * acido cloridrico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16882	Domanda 108626	CHI	Indicare l'acido triprotico:	<ul style="list-style-type: none"> * acido solfidrico * acido cloridrico * acido acetico * acido fosforico * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16883	Domanda 108627	CHI	Indicare l'acido monoprotico:	<ul style="list-style-type: none"> * acido cloridrico * acido solforico * acido fosforoso * acido solforoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
16884	Domanda 108628	CHI	Un sistema tampone è:	<ul style="list-style-type: none"> * un sistema capace di evitare la modifica del pH di una soluzione in seguito all'aggiunta di piccole quantità di acido e di base * un sistema capace di fare variare il pH in maniera costante nel tempo * un sistema che mantiene costante la pressione del sangue * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16885	Domanda 108629	CHI	Il prodotto ionico dell'acqua a 25 ° C è:	<ul style="list-style-type: none"> * 1×10^{-4} * 1×10^{-14} * 1×10^{14} * 1×10^{16} * Nessuna delle altre risposte è corretta
16886	Domanda 108630	CHI	Un elettrolita che può comportarsi sia come acido che come base è definito:	<ul style="list-style-type: none"> * neutro * tampone * anfotero * anionico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16887	Domanda 108631	CHI	L'acido fosforoso H_3PO_3 è:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido monoprotico * un acido triprotico * un acido biprotico * una base trivalente * Nessuna delle altre risposte è corretta
16888	Domanda 108632	CHI	In una soluzione a pH > 7:	<ul style="list-style-type: none"> * $[H^+] > [OH^-]$ * $[H^+] = [OH^-]$ * $[H^+] < [OH^-]$ * Tutte le altre risposte * Nessuna delle altre risposte è corretta
16889	Domanda 108633	CHI	Una soluzione a pH=3,5 a 25 °C, è:	<ul style="list-style-type: none"> * acida * basica * neutra * nè acida nè basica * Nessuna delle altre risposte è corretta
16890	Domanda 108634	CHI	Una soluzione acquosa si dice acida se ha una concentrazione di H^+ :	<ul style="list-style-type: none"> * $[H^+] = 10^{-8}$ * $[H^+] = 10^{-7}$ * $[H^+] > 10^{-7}$ * $[H^+] < 10^{-7}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16891	Domanda 108635	CHI	La soluzione acquosa di NaCl sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * acida * basica * maleodorante * neutra * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16892	Domanda 108636	CHI	Una soluzione acquosa di NaCl avrà un pH:	<ul style="list-style-type: none"> * maggiore di 7 * minore di 7 * uguale a 7 * minore di 0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16893	Domanda 108637	CHI	Se in una soluzione prevale la concentrazione degli ioni OH ⁻ rispetto a quella degli ioni H ₃ O ⁺ , essa è:	<ul style="list-style-type: none"> * basica * acida * neutra * dipende dalla concentrazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16894	Domanda 108638	CHI	Una soluzione a 25°C, a pH=7,5, è:	<ul style="list-style-type: none"> * acida * neutra * basica * ne basica, ne acida * Nessuna delle altre risposte è corretta
16895	Domanda 108639	CHI	Una soluzione a pH=3 ha una concentrazione di ioni ossidrile pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * [OH⁻] = 10⁻¹¹ * [OH⁻] = 10⁻⁹ * [OH⁻] = 10⁻³ * [OH⁻] = 10³ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16896	Domanda 108640	CHI	Quando la [H ₊] è minore della [OH ⁻]?	<ul style="list-style-type: none"> * A pH = 7 * A pH = 1 * A pH = 6 * A pH = 8 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16897	Domanda 108641	CHI	Quando la [OH ⁻] è minore della [H ₊] ?	<ul style="list-style-type: none"> * A pH = 10 * A pH = 7 * A pH = 2 * A pH = 8 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16898	Domanda 108643	CHI	Una soluzione acquosa è basica quando il suo pH:	<ul style="list-style-type: none"> * è compreso tra 0 e 10 * è uguale a 5 * è inferiore a 5 * è superiore a 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16899	Domanda 108645	CHI	Nella molecola dell'etilene i due atomi di carbonio sono uniti da:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 legami ionici * 3 legami ionici * 1 legame σ ed 1 legame π * 3 legami covalenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16900	Domanda 108646	CHI	Indicare fra i seguenti composti quello che presenta il maggior numero di gruppi ossidrilici:	<ul style="list-style-type: none"> * pentacolo * propanolo * glicerolo * butanolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16901	Domanda 108647	CHI	Cosa si intende per chimica organica?	<ul style="list-style-type: none"> * Lo studio che riguarda le relazioni tra chimica e il regno animale e vegetale * Lo studio che riguarda le relazioni tra chimica e il regno minerale * E' lo studio dei composti del carbonio * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16902	Domanda 108648	CHI	Cosa sono gli idrocarburi?	<ul style="list-style-type: none"> * Sono composti organici contenenti sempre atomi di carbonio associati ad atomi di altro tipo * Non sono composti organici * Sono composti organici contenenti sempre e solo atomi di carbonio e atomi di idrogeno * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16903	Domanda 108649	CHI	Cos'è il metano?	<ul style="list-style-type: none"> * E' un idrocarburo insaturo * E' Un idrocarburo aromatico * E' un idrocarburo cicloalcano * E'un alcano * Nessuna delle altre risposte è corretta
16904	Domanda 108650	CHI	Come si dividono gli idrocarburi alifatici?	<ul style="list-style-type: none"> * Saturi ed insaturi * Ciclici ed aromatici * Saturi ed aromatici * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16905	Domanda 108651	CHI	Cosa si intende per idrocarburo saturo?	<ul style="list-style-type: none"> * Un idrocarburo con legami doppi * Un idrocarburo con legami tripli * Un idrocarburo con soli legami semplici * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16906	Domanda 108652	CHI	Quali sono gli idrocarburi saturi?	<ul style="list-style-type: none"> * Gli alcheni * Gli alchini * I dieni * Gli alcani * Nessuna delle altre risposte è corretta
16907	Domanda 108653	CHI	Cosa si intende per idrocarburi insaturi?	<ul style="list-style-type: none"> * Idrocarburi in cui sono presenti solo legami semplici * Idrocarburi in cui sono presenti legami doppi e/o tripli * Idrocarburi in cui vi è una mancanza di elettroni * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16908	Domanda 108654	CHI	Quali sono gli idrocarburi insaturi?	<ul style="list-style-type: none"> * Alcheni * Alcani * Butano * Etano * Nessuna delle altre risposte è corretta
28129	Domanda 108654	CHI	Quali fra i seguenti idrocarburi è insaturo?	<ul style="list-style-type: none"> * Alcheni * Alcani * Butano * Etano * Nessuna delle altre risposte è corretta
16909	Domanda 108655	CHI	I composti organici contenenti solo atomi di C e H, vengono detti:	<ul style="list-style-type: none"> * colloidi * idruri * grafiti * idrocarburi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16910	Domanda 108656	CHI	Quale fra questi è il metano?	<ul style="list-style-type: none"> * CH₄ * C₆H₆ * C₂H₆ * C₂H₄ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16911	Domanda 108657	CHI	Nel metano, l'atomo di carbonio è ibridizzato:	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp³ * sp² * non è ibridizzato * Nessuna delle altre risposte è corretta
16912	Domanda 108658	CHI	Quale tra questi è il cloruro di metile?	<ul style="list-style-type: none"> * CCl₄ * CHCl₃ * CH₂Cl₂ * CH₃Cl * Nessuna delle altre risposte è corretta
16913	Domanda 108659	CHI	Come viene chiamato il composto CH ₂ Cl ₂ ?	<ul style="list-style-type: none"> * Cloruro di metilene * Cloruro di metile * Cloroformio * Cloro-metano * Nessuna delle altre risposte è corretta
16914	Domanda 108660	CHI	Quale tra questi è il cloruro di metilene?	<ul style="list-style-type: none"> * CCl₄ * CH₂Cl₂ * CH₂ = CHCl * CHCl₃ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16915	Domanda 108661	CHI	Come viene chiamato il composto CHCl ₃ ?	<ul style="list-style-type: none"> * Cloruro di metilene * Cloruro di metile * Cloroformio * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16916	Domanda 108662	CHI	Quale fra questi è il cloroformio?	<ul style="list-style-type: none"> * CH₃Cl * CCl₄ * CH₂Cl₂ * CHCl₃ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16917	Domanda 108663	CHI	Quale fra questi composti è il tetracloro metano?	<ul style="list-style-type: none"> * Nessuna delle risposte date * HCCl₄ * CH₂Cl₂ * CH₃Cl * Nessuna delle altre risposte è corretta
16918	Domanda 108664	CHI	L'etano corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * C₂H₄ * CH₄ * C₂H₆ * C₃H₈ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16919	Domanda 108665	CHI	Ogni C dell'etano ha ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp^2 * sp^2d * sp^3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16920	Domanda 108667	CHI	Considerando la conformazione eclissata e quella sfalsata per l'etano, quale delle due è la più stabile?	<ul style="list-style-type: none"> * La sfalsata * La eclissata * Sono entrambe stabili * Sono entrambe instabili * Nessuna delle altre risposte è corretta
16921	Domanda 108669	CHI	Che tipo di ibridazione hanno gli atomi di C nel propano?	<ul style="list-style-type: none"> * Uno sp^2 e gli altri due sp^3 * Tutti sp^2 * Tutti sp^3 * Due sp e uno sp^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16922	Domanda 108670	CHI	A che formula corrisponde il Butano?	<ul style="list-style-type: none"> * C_4H_8 * C_4H_6 * C_3H_{10} * C_4H_{10} * Nessuna delle altre risposte è corretta
16923	Domanda 108671	CHI	Che tipo di ibridazione hanno gli atomi di carbonio nel butano?	<ul style="list-style-type: none"> * Tutti sp^3 * Tutti sp^2 * Due sp^2 e due sp^3 * Uno sp^3 e tre sp^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16924	Domanda 108672	CHI	Il butano fa parte degli:	<ul style="list-style-type: none"> * alcheni * alcani * alchini * dieni * Nessuna delle altre risposte è corretta
16925	Domanda 108673	CHI	Il propano appartiene agli:	<ul style="list-style-type: none"> * alcneni * alchini * alcani * composti aromatici * Nessuna delle altre risposte è corretta
16926	Domanda 108674	CHI	Cosa si intende per serie omologa?	<ul style="list-style-type: none"> * Una famiglia di composti tutti uguali * Una famiglia di composti i cui componenti differiscono per la disposizione degli atomi di idrogeno * Una famiglia di composti i cui componenti differiscono per la disposizione degli atomi di carbonio * Una serie di composti nella quale ogni termine differisce dal successivo per una quantità costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
16927	Domanda 108675	CHI	L'etano appartiene agli:	<ul style="list-style-type: none"> * alcheni * alcani * composti aromatici * composti ciclici * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16928	Domanda 108676	CHI	Perché gli alcani sono una serie omologa?	<ul style="list-style-type: none"> * Perché tutti gli alcani sono simili tra loro * Perché gli alcani sono uguali tra loro * Perché tutti gli alcani differiscono tra loro di CH_2 * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16929	Domanda 108677	CHI	Qual è la formula generale per indicare i termini della serie degli alcani?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{C}_n \text{H}_{2n}$ * $\text{C}_n \text{H}_{2n-2}$ * $\text{C}_{2n} \text{H}_{2n+2}$ * $\text{C}_n \text{H}_{2n+2}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16930	Domanda 108678	CHI	A che formula corrisponde l'eicosano?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{C}_{14}\text{H}_{30}$ * $\text{C}_{10}\text{H}_{22}$ * $\text{C}_{30}\text{H}_{52}$ * $\text{C}_{20}\text{H}_{42}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16931	Domanda 108679	CHI	A che formula corrisponde l'ottadecano?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{C}_{18}\text{H}_{38}$ * $\text{C}_{20}\text{H}_{42}$ * $\text{C}_{30}\text{H}_{52}$ * $\text{C}_{10}\text{H}_{22}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16932	Domanda 108680	CHI	Il composto $\text{C}_{20}\text{H}_{42}$ che nome ha?	<ul style="list-style-type: none"> * Ventano * Eicosano * Dodecano * Di decano * Nessuna delle altre risposte è corretta
16933	Domanda 108681	CHI	Qual è il nome del C_4H_{10} ?	<ul style="list-style-type: none"> * Propano * Butano * Etano * Metano * Nessuna delle altre risposte è corretta
16934	Domanda 108682	CHI	Qual è il nome del C_3H_8 ?	<ul style="list-style-type: none"> * Butano * Etano * Propano * Metano * Nessuna delle altre risposte è corretta
16935	Domanda 108683	CHI	Qual è il nome del C_2H_6 ?	<ul style="list-style-type: none"> * Butano * Propano * Etano * Etene * Nessuna delle altre risposte è corretta
16936	Domanda 108684	CHI	Qual è il nome del CH_3I ?	<ul style="list-style-type: none"> * Metano-iodio * Ioduro di metile * Ioduro di propile * Ioduro di melene * Nessuna delle altre risposte è corretta
16937	Domanda 108685	CHI	Indicare il propano:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ * CH_4 * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ * Nessuna delle precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16938	Domanda 108686	CHI	Indicare l'etano:	* CH ₄ * CH ₃ -CH ₂ -CH ₃ * CH ₃ -CHO * CH ₃ -CH ₃ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16939	Domanda 108687	CHI	In che stato fisico si trova il metano?	* Liquido * Solido * Dipende da dove viene estratto * Gas * Nessuna delle altre risposte è corretta
16940	Domanda 108688	CHI	In che stato fisico si trova l'etano?	* Gas * Liquido * Solido * Dipende da dove viene estratto * Nessuna delle altre risposte è corretta
16941	Domanda 108689	CHI	In che stato fisico si trova il propano?	* Liquido * Gas * Solido * Dipende dal luogo di estrazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
16942	Domanda 108690	CHI	In che stato fisico si trovano gli alcani che hanno catene lineari che vanno da 5 a 17 atomi di carbonio?	* Liquido * Solido * Gas * Gel * Nessuna delle altre risposte è corretta
16943	Domanda 108691	CHI	In che stato fisico si trovano gli alcani che hanno catene lineari che vanno da 18 atomi di carbonio in poi?	* Liquido * Gas * Gel * Solido * Nessuna delle altre risposte è corretta
16944	Domanda 108692	CHI	Fra il metano, il propano, il butano e l'esano, chi avrà punto di ebollizione più alto?	* Metano * Esano * Propano * Butano * Nessuna delle altre risposte è corretta
16945	Domanda 108693	CHI	Cosa si ottiene per combustione completa degli alcani?	* Anidride carbonica e O ₂ * CO ₂ e H ₂ O * CO ₂ e H ₂ * H ₂ O e CO * Nessuna delle altre risposte è corretta
16946	Domanda 108694	CHI	Cosa si ottiene per combustione del metano?	* H ₂ O e O ₂ * CO ₂ e O ₂ * CO ₂ e H ₂ O * CO ₂ e H ₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16947	Domanda 108697	CHI	Che cosa è il carbo-catione?	<ul style="list-style-type: none"> * E' un atomo di carbonio con una carica positiva reale * E' un atomo di carbonio con una carica negativa reale * E' l'atomo di carbonio degli alcani * E' l'atomo di carbonio secondario di un alcool * Nessuna delle altre risposte è corretta
28130	Domanda 108697	CHI	Com'è possibile definire un carbo-catione?	<ul style="list-style-type: none"> * E' una specie che contiene un atomo di carbonio con una carica positiva reale * E' una specie che contiene un atomo di carbonio con una carica negativa reale * E' l'atomo di carbonio degli alcani * E' l'atomo di carbonio secondario di un alcool * Nessuna delle altre risposte è corretta
16948	Domanda 108698	CHI	Qual è la differenza fra atomo di carbonio primario e secondario?	<ul style="list-style-type: none"> * Il primario è il più importante; il secondario è meno importante * Il primario si trova in un alcool; il secondario in un etere * Il primario si trova in un etere; il secondario in un alcool * Il primario è legato solo ad un altro atomo di carbonio, il secondario ad altri due * Nessuna delle altre risposte è corretta
16949	Domanda 108699	CHI	Gli atomi di carbonio dell'etano, sono:	<ul style="list-style-type: none"> * uno primario e l'altro secondario * entrambi secondari * entrambi primari * entrambi terziari * Nessuna delle altre risposte è corretta
16950	Domanda 108700	CHI	Gli atomi di carbonio del propano, sono:	<ul style="list-style-type: none"> * uno primario e 2 secondari * uno secondario e 2 primari * tutti e tre secondari * tutti e tre primari * Nessuna delle altre risposte è corretta
16951	Domanda 108701	CHI	L'atomo di carbonio nel metano è:	<ul style="list-style-type: none"> * terziario * quaternario * secondario * metilico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16952	Domanda 108702	CHI	Gli atomi di idrogeno nel metano sono:	<ul style="list-style-type: none"> * metilici * secondari * terziari * quaternari * Nessuna delle altre risposte è corretta
16953	Domanda 108703	CHI	Gli atomi di idrogeno dell'etano sono:	<ul style="list-style-type: none"> * secondari * primari * terziari * quaternari * Nessuna delle altre risposte è corretta
16954	Domanda 108704	CHI	Si possono avere atomi di idrogeno quaternari in un alcano?	<ul style="list-style-type: none"> * No, mai * Sì, sempre * Sì, dipende dal alcano considerato * Sì, talvolta * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16955	Domanda 108705	CHI	Il legame C-C presente nell'etano di che tipo sarà?	<ul style="list-style-type: none"> * π * σ * σ e π * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16956	Domanda 108706	CHI	I legami fra gli atomi di carbonio negli alcani di che tipo sono?	<ul style="list-style-type: none"> * Tutti π * A volte σ e a volte π * Tutti σ * Dativi * Nessuna delle altre risposte è corretta
28132	Domanda 108706	CHI	Di che tipo sono i legami fra gli atomi di carbonio negli alcani?	<ul style="list-style-type: none"> * Tutti ? * A volte ? e a volte ? * Tutti ? * Dativi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16957	Domanda 108707	CHI	I legami fra gli atomi di carbonio negli alcani di che tipo sono?	<ul style="list-style-type: none"> * Tutti π * Tutti doppi * Tutti tripli * Tutti semplici * Nessuna delle altre risposte è corretta
28131	Domanda 108707	CHI	Di che tipo sono i legami fra gli atomi di carbonio negli alcheni?	<ul style="list-style-type: none"> * Tutti ? * Tutti doppi * Tutti tripli * Tutti semplici * Tutti semplici, tranne quelli fra i due carboni coinvolti nel doppio legame
16958	Domanda 108708	CHI	Il legame fra gli atomi di carbonio nel propano di che tipo è?	<ul style="list-style-type: none"> * σ * Doppio * Triplo * Quadruplo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16959	Domanda 108709	CHI	Quando un composto è definito saturo?	<ul style="list-style-type: none"> * Quando contiene almeno un doppio legame * Quando contiene almeno un triplo legame * Quando non contiene doppi e tripli legami * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16960	Domanda 108710	CHI	Cosa sono gli enantiomeri?	<ul style="list-style-type: none"> * Sono stereoisomeri che sono l'uno immagine speculare dell'altro e non sovrapponibili * Sono dei composti inorganici * Sono degli eteri particolari * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16961	Domanda 108711	CHI	I composti ciclici possono avere isomeria cis - trans?	<ul style="list-style-type: none"> * Si * No, mai * Dipende dal numero di atomi di carbonio costituenti l'anello * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16962	Domanda 108712	CHI	Che cosa è la glicerina?	<ul style="list-style-type: none"> * E' un esplosivo * E' un aldeide * E' l'1,2,3 - propantriolo * E' un fenolo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16963	Domanda 108713	CHI	Il composto HCOOH è:	<ul style="list-style-type: none"> * un alcool * un fenolo * un'ammina * un acido carbossilico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16964	Domanda 108714	CHI	Quale fra i gruppi sotto elencati rappresenta un estere?	<ul style="list-style-type: none"> * R-COOR * R-O-R * R-COOH * R-NH-R * Nessuna delle altre risposte è corretta
16965	Domanda 108715	CHI	Il composto $\text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido * un alcool * un amminoacido * un etere * Nessuna delle altre risposte è corretta
16966	Domanda 108716	CHI	Il composto $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-N(CH}_3)_2$ rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * un ammino-acido * un'ammina secondaria * un'ammina terziaria * un'aldeide * Nessuna delle altre risposte è corretta
16967	Domanda 108717	CHI	Il nome del composto $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * alcool etilico * aldeide etanoica * acido acetico * acido propionico * Nessuna delle altre risposte è corretta
16968	Domanda 108718	CHI	Il metanolo ha formula:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$ * $\text{H}_2\text{C} = \text{O}$ * CH_3OH * HCOOH * Nessuna delle altre risposte è corretta
16969	Domanda 108719	CHI	Qual è il nome del composto $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 cloroetanolo * Cloruro di etile * Alcool etilico * 3 Cloro propanolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
16970	Domanda 108720	CHI	Gli alcoli si sciolgono in acqua?	<ul style="list-style-type: none"> * Sì, sempre * No, mai * Dipende se nell'acqua sono sciolti pure dei sali * Dipende dalla lunghezza del gruppo alchilico dell'alcool stesso * Nessuna delle altre risposte è corretta
16971	Domanda 108721	CHI	L'ordine di stabilità dei carbocationi è:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3^+ > 1^\circ > 2^\circ > 3^\circ$ * $\text{CH}_3^+ < 1^\circ > 2^\circ > 3^\circ$ * $\text{CH}_3^+ < 1^\circ < 2^\circ < 3^\circ$ * $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} > 1^\circ < 2^\circ < 3^\circ$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16972	Domanda 108722	CHI	Gli alcheni appartengono alla categoria:	<ul style="list-style-type: none"> * idrocarburi saturi * idrocarburi aromatici * non idrocarburi * idrocarburi insaturi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16973	Domanda 108723	CHI	Qual è la caratteristica degli alcheni?	<ul style="list-style-type: none"> * Avere tutti legami semplici * Avere il doppio legame carbonio-carbonio * Avere il triplo legame carbonio-carbonio * Avere tutti legami composti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16974	Domanda 108724	CHI	Qual è il termine più semplice della famiglia degli alcheni?	<ul style="list-style-type: none"> * C_2H_4 * Propilene * C_3H_6 * CH_4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16975	Domanda 108725	CHI	Gli atomi di carbonio degli alcheni impegnati nel doppio legame, che tipo di ibridazione avranno?	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp^2 * sp^3 * Non sono ibridi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16976	Domanda 108726	CHI	Esaminando la struttura del 2 butene, quanti isomeri geometrici si possono avere?	<ul style="list-style-type: none"> * 4 * 2 * Neanche uno * 10 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16977	Domanda 108727	CHI	Nell'etilene e nel propilene può esistere isomeria cis-trans?	<ul style="list-style-type: none"> * Sì, in entrambi * Nell'etilene no, nel propilene sì * No * Nel propilene no, nell'etilene sì * Nessuna delle altre risposte è corretta
16978	Domanda 108728	CHI	Formano gli alcheni una serie omologa?	<ul style="list-style-type: none"> * Sì, perché ogni termine differisce dal successivo per un CH_2 * Non c'è relazione tra serie omologa e composti organici * No, in nessun caso * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16979	Domanda 108729	CHI	Qual è la formula generale degli alcheni?	<ul style="list-style-type: none"> * C_nH_{2n-2} * C_nH_{2n} * $C_{2n}H_{2n}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16980	Domanda 108730	CHI	Un alchene contenente tre doppi legami, è chiamato:	<ul style="list-style-type: none"> * diene * poliene * tetraene * triene * Nessuna delle altre risposte è corretta
16981	Domanda 108731	CHI	A quale struttura corrisponde l'1,3 butadiene?	<ul style="list-style-type: none"> * $CH_2=CH-CH=CH_2$ * $CH_2=C=CH-CH_3$ * $CH_3=CH-CH=CH_2$ * $CH_3-CH_2-CH=CH_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16982	Domanda 108732	CHI	Il cloruro di vinile corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * CH_3-CH_2-Cl * $CH_2=CH-Cl$ * cloro etano * cloro propene * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16983	Domanda 108733	CHI	Il cloruro di allile corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3=\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{Cl}$ * $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{Cl}$ * $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{Cl}$ * $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{Cl}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16984	Domanda 108734	CHI	Il 2 pentene ha struttura:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$ * $\text{CH}_3=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ * $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$ * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
16985	Domanda 108735	CHI	Per disidratazione (perdita di H_2O) degli alcoli, ottengo:	<ul style="list-style-type: none"> * alcheni * alcani * alchini * acidi carbossilici * Nessuna delle altre risposte è corretta
16986	Domanda 108736	CHI	L'etene ha struttura:	<ul style="list-style-type: none"> * C_2H_6 * $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_3$ * $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2$ * C_2H_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
16987	Domanda 108737	CHI	Per idrogenazione degli alcheni si ottengono:	<ul style="list-style-type: none"> * gli alchini * gli alcoli * gli alcani * gli idruri * Nessuna delle altre risposte è corretta
16988	Domanda 108738	CHI	Per idratazione (addizione di H_2O) degli alcheni si ottengono:	<ul style="list-style-type: none"> * gli alcoli * gli alcani * gli alchini * gli acidi carbossilici * Nessuna delle altre risposte è corretta
16989	Domanda 108739	CHI	Se ho $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$, si tratta di un diene con doppi legami:	<ul style="list-style-type: none"> * cumulati * isolati * coniugati * dispersi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16990	Domanda 108740	CHI	Se ho $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}_2$ si tratta di un diene con doppi legami:	<ul style="list-style-type: none"> * isolati * dispersi * coniugati * cumulati * Nessuna delle altre risposte è corretta
16991	Domanda 108741	CHI	Se ho $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$, si tratta di un diene con doppi legami:	<ul style="list-style-type: none"> * isolati * coniugati * dispersi * Nessuna delle altre risposte è corretta
16992	Domanda 108742	CHI	Il fenomeno della risonanza si nota nei dieni:	<ul style="list-style-type: none"> * isolati * coniugati * cumulati * dispersi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
16993	Domanda 108743	CHI	Qual è la struttura del 2-4 esadiene?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{-CH=C=CH-CH}_2\text{-CH}_3$ * $\text{CH}_2\text{=CH-CH=CH-CH}_3$ * $\text{CH}_3\text{-CH=CH-CH=CH-CH}_3$ * $\text{CH}_2\text{=C=CH-CH=CH-CH}_3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16994	Domanda 108744	CHI	Cosa sono i dioli?	<ul style="list-style-type: none"> * Sono composti aventi due gruppi OH * Sono composti aventi due gruppi COOH * Sono composti aventi due gruppi NH_2 * Sono composti aventi due gruppi CHO * Nessuna delle altre risposte è corretta
16995	Domanda 108745	CHI	Qual è la struttura dell'etere dietilico?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$ * $\text{C}_2\text{H}_5\text{-O-C}_2\text{H}_5$ * $\text{C}_3\text{H}_7\text{-O-C}_2\text{H}_5$ * $\text{CH}_3\text{-O-C}_2\text{H}_5$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
16996	Domanda 108746	CHI	Qual è il nome del $\text{CH}_3\text{-O-C}_3\text{H}_7$	<ul style="list-style-type: none"> * Dimetil etere * Dimetil estere * Metil, propil etere * Dipropil etere * Nessuna delle altre risposte è corretta
16997	Domanda 108747	CHI	Qual è il nome del composto $\text{C}_3\text{H}_7\text{-O-C}_6\text{H}_5$?	<ul style="list-style-type: none"> * Dipropil etere * Dipropil estere * Difenil estere * Fenil propil etere * Nessuna delle altre risposte è corretta
16998	Domanda 108748	CHI	Il triplo legame è il gruppo caratteristico degli:	<ul style="list-style-type: none"> * alcani * dieni * alcheni * alchini * Nessuna delle altre risposte è corretta
16999	Domanda 108749	CHI	Qual è il nome del C_2H_2 ?	<ul style="list-style-type: none"> * Acetilene * Non esiste un tale composto * Etano * Etilene * Nessuna delle altre risposte è corretta
17000	Domanda 108750	CHI	Che tipo di ibridazione hanno gli atomi di carbonio impegnati in un triplo legame?	<ul style="list-style-type: none"> * sp^2 * sp * sp^2d * sp^3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17001	Domanda 108751	CHI	Da che tipo di legami è formato un triplo legame?	<ul style="list-style-type: none"> * Da due legami σ e uno π * Da tre legami σ * Da un legame σ e da due legami π * Da tre legami π * Nessuna delle altre risposte è corretta
17002	Domanda 108752	CHI	La struttura corrispondente al 2-butino è:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH=CH-CH}_2\text{-CH}_3$ * $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{C-CH}_3$ * $\text{CH}_3\text{-CH=CH-CH}_3$ * $\text{CH}_2\text{=CH-CH=CH}_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17003	Domanda 108753	CHI	Per addizione di acqua (idratazione) agli alchini, cosa si ottiene?	<ul style="list-style-type: none"> * Alcani * Alcheni * Acidi carbossilici * Aldeidi o chetoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17004	Domanda 108754	CHI	La formula del propino è:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{CH}$ * $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}_2$ * $\text{CH}_3\text{-C}=\text{CH}_3$ * $\text{CH}_3\text{-CH}=\text{CH}_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17005	Domanda 108755	CHI	La formula del benzene è:	<ul style="list-style-type: none"> * C_6H_{14} * C_6H_{12} * C_6H_6 * C_6H_{10} * Nessuna delle altre risposte è corretta
17006	Domanda 108756	CHI	Gli atomi di carbonio nell'anello benzenico hanno ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp^2 * sp * spd * sp^3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17007	Domanda 108757	CHI	Che struttura ha la formaldeide	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{H}_2\text{C}=\text{O}$ * $\text{CH}_3\text{-CHO}$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{CH}_2\text{-CHO}$ * $\text{H}_3\text{C-CO-CH}_3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17008	Domanda 108758	CHI	L'etanale ha struttura:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{H}_2\text{C}=\text{O}$ * $\text{CH}_3\text{-CHO}$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CHO}$ * $\text{H}_3\text{C-CO-CH}_3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17009	Domanda 108759	CHI	Qual è il nome del $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHO}$?	<ul style="list-style-type: none"> * Etanale * Acetaldeide * Propanale * Aldeide butirrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17010	Domanda 108760	CHI	Qual è il nome del $\text{CH}_2=\text{CH-CHO}$?	<ul style="list-style-type: none"> * Propenale * Propanale * Aldeide propionica * Acetaldeide * Nessuna delle altre risposte è corretta
17011	Domanda 108761	CHI	Qual è la struttura della benzaldeide?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{O}$ * $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}$ * $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{CH}=\text{O}$ * $\text{C}_6\text{H}_9\text{CH}=\text{O}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17012	Domanda 108762	CHI	L'acetone (o propanone o dimetilchetone) ha struttura:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{-CHO}$ * $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$ * $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CO-CH}_3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17013	Domanda 108764	CHI	Per riduzione delle aldeidi o chetoni ottengo:	<ul style="list-style-type: none"> * acidi carbossilici * alcoli * esteri * eteri * Nessuna delle altre risposte è corretta
17014	Domanda 108765	CHI	Il composto $\text{H}_2\text{N-OH}$ prende il nome di:	<ul style="list-style-type: none"> * idrossilammina * alcool ammoniacale * idrazina * acqua ammoniacata * Nessuna delle altre risposte è corretta
17015	Domanda 108766	CHI	Il composto $\text{H}_2\text{N-NH}_2$ si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * idrossilammina * di ammoniaca * idrazina * ossima * Nessuna delle altre risposte è corretta
17016	Domanda 108767	CHI	Il gruppo -COOH è caratteristico:	<ul style="list-style-type: none"> * degli alcoli * degli acidi carbossilici * delle aldeidi * dei chetoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17017	Domanda 108768	CHI	L'acido formico ha la struttura:	<ul style="list-style-type: none"> * CH_3COOH * $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ * HCOOH * Nessuno dei precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
17018	Domanda 108769	CHI	L'acido benzoico ha formula:	<ul style="list-style-type: none"> * CH_3COOH * HCOOH * $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{COOH}$ * $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17019	Domanda 108770	CHI	Quale gruppo identifica l'amide?	<ul style="list-style-type: none"> * R-CO-R * R-CO-NH_2 * R-O-R * R-CO-OH * Nessuna delle altre risposte è corretta
17020	Domanda 108771	CHI	L'acido propandioico corrisponde alla struttura:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COOH}$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$ * $\text{HOOC-CH}_2\text{-COOH}$ * $\text{HO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17021	Domanda 108773	CHI	Il composto CH_2O prende il nome di:	<ul style="list-style-type: none"> * ossido di metilene * triossido di carbonio * ossidruo di carbonio * formaldeide * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17022	Domanda 108774	CHI	Qual è l'acetone?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$ * $\text{CH}_3\text{-CO-OH}$ * $\text{CH}_3\text{-CHO}$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHO}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17023	Domanda 108775	CHI	Dire quale tra questi composti è l'idrocarburo saturo:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{C}_{100}\text{H}_{220}$ * C_6H_6 * C_3H_6 * C_5H_{12} * Nessuna delle altre risposte è corretta
17024	Domanda 108777	CHI	Passando dall'aldeide CH_3CHO all'alcool $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ è avvenuta:	<ul style="list-style-type: none"> * una ossidazione * una reazione di neutralizzazione * una riduzione * una reazione di scambio di protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17025	Domanda 108778	CHI	La desinenza -olo, in chimica organica, è tipica degli?	<ul style="list-style-type: none"> * acidi-carbossilici * esteri * alcoli * eteri * Nessuna delle altre risposte è corretta
17026	Domanda 108779	CHI	Cos'è il colesterolo?	<ul style="list-style-type: none"> * Un amminoacido * Un acido carbossilico * Una proteina * Uno sterolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17027	Domanda 108780	CHI	In un alchene contenente 4 atomi di carbonio, quanti saranno gli atomi di idrogeno?	<ul style="list-style-type: none"> * 4 * 8 * 6 * 10 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17028	Domanda 108781	CHI	Il composto $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CO-NH-CH}_3$ rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * un amminoacido * una ammina secondaria * un chetone * una amide * Nessuna delle altre risposte è corretta
17029	Domanda 108782	CHI	La piridina è:	<ul style="list-style-type: none"> * un composto aromatico eterociclico * una amide * una ammina terziaria * un amminoacido * Nessuna delle altre risposte è corretta
17030	Domanda 108783	CHI	Tra i seguenti composti organici, quale si può definire eterociclico?	<ul style="list-style-type: none"> * Benzene * Il cicloottano * Il nitrobenzene * Il furano * Nessuna delle altre risposte è corretta
17031	Domanda 108784	CHI	Cos'è il glicerolo?	<ul style="list-style-type: none"> * Un chetone * Un alcool trivalente * Una aldeide * Un alcool monovalente * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17032	Domanda 108785	CHI	Cos'è il butanale?	<ul style="list-style-type: none"> * Un sale * Un acido carbossilico * Un chetone * Una aldeide * Nessuna delle altre risposte è corretta
17033	Domanda 108786	CHI	Cos'è l'anilina?	<ul style="list-style-type: none"> * Un composto eterociclico * E' una ammina terziaria * E' un ammino acido * E' $C_6H_5NH_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17034	Domanda 108787	CHI	In quale di questi composti si riscontra la risonanza?	<ul style="list-style-type: none"> * Metano * Benzene * Cloroformio * Etere etilico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17035	Domanda 108788	CHI	Cos'è il pirrolo?	<ul style="list-style-type: none"> * Un alcano * Un cicloalcano * Un idrocarburo insaturo * Un composto eterociclico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17036	Domanda 108789	CHI	Qual è il nome corrente del dimetilchetone?	<ul style="list-style-type: none"> * Cloroformio * Acetone * Anilina * Pirrolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17037	Domanda 108790	CHI	Indicare quale fra i seguenti nomi si riferisce al glicerolo:	<ul style="list-style-type: none"> * 1,2,3 propantriolo * butanolo * furano * pirrolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17038	Domanda 108791	CHI	In quale dei seguenti composti ho una catena di 4 atomi di carbonio?	<ul style="list-style-type: none"> * Glicerina * Aldeide acetica * Propano * Butanolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17039	Domanda 108793	CHI	Quale fra i seguenti composti è una aldeide?	<ul style="list-style-type: none"> * CH_3-CH_2-CHO * $CH_3-CH_2-CO-CH_2-CH_3$ * CH_3-COOH * $CH_3-CO-CH_3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17040	Domanda 108794	CHI	Quale fra i seguenti composti è un acido carbossilico?	<ul style="list-style-type: none"> * CH_3-CH_2-CHO * $CH_3-CH_2-CO-O-CO-CH_2-CH_3$ * CH_3-CH_2-COOH * $CH_3-CO-CH_3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17041	Domanda 108795	CHI	Quale fra questi elementi è sempre presente nei composti organici?	<ul style="list-style-type: none"> * Cl * N * C * Ni * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17042	Domanda 108796	CHI	Che cosa è l'acetone?	<ul style="list-style-type: none"> * Un'aldeide * Un acido carbossilico * Un'ammide * Un chetone * Nessuna delle altre risposte è corretta
17043	Domanda 108797	CHI	Quale fra queste è una ammina secondaria?	<ul style="list-style-type: none"> * NH_3 * R_3N * R_2NH * RNH_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17044	Domanda 108799	CHI	Quale dei seguenti composti è un'ammina secondaria?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-NH-CH}_3$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{SH}$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COOH}$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-NH}_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17045	Domanda 108800	CHI	La formula CH_2O corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * ossido di metilene * formaldeide * idrato di carbonio * composto inesistente * Nessuna delle altre risposte è corretta
17046	Domanda 108801	CHI	La denominazione più esatta per uno zucchero a 4 atomi di carbonio è:	<ul style="list-style-type: none"> * tetrasaccaride * oligosaccaride * polisaccaride * tetroso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17047	Domanda 108802	CHI	Indicare quale tra seguenti composti è un carboidrato:	<ul style="list-style-type: none"> * glicerina * glicina * maltosio * acido oleico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17048	Domanda 108803	CHI	Alcuni zuccheri sono detti esosi perché:	<ul style="list-style-type: none"> * contengono 6 atomi di carbonio * costano molto * contengono 6 gruppi alcolici * contengono 60 atomi di carbonio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17049	Domanda 108804	CHI	Indicare quale tra i seguenti composti contiene fruttosio:	<ul style="list-style-type: none"> * saccarosio * glicogeno * emoglobina * urea * Nessuna delle altre risposte è corretta
17050	Domanda 108805	CHI	Per polisaccaridi si intendono:	<ul style="list-style-type: none"> * zuccheri non idrolizzabili * zuccheri che per idrolisi forniscono monosaccaridi * saccaridi formati da eteroatomi * tante molecole di saccarosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17051	Domanda 108806	CHI	Il ribosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido nucleico * un nucleotide a 5 atomi di carbonio * un nucleoside * un monosaccaride a 5 atomi di carbonio con una funzione aldeidica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17052	Domanda 108807	CHI	Indicare lo zucchero:	<ul style="list-style-type: none"> * triptofano * mannosio * alanina * colesterolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17053	Domanda 108808	CHI	Gli aldosi di importanza biologica sono:	<ul style="list-style-type: none"> * della serie L * della serie D * indifferentemente della serie D o L * della serie M * Nessuna delle altre risposte è corretta
17054	Domanda 108809	CHI	Il glucosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un aldoesoso * un aldopentoso * un chetoesoso * un chetopentoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17055	Domanda 108810	CHI	Il fruttosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un monosaccaride * un disaccaride * un polisaccaride * un aldoesoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17056	Domanda 108811	CHI	Il fruttosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un aldoesoso * un chetoesoso * un chetopentoso * un aldopentoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17057	Domanda 108812	CHI	Il maltosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un polisaccaride * un monosaccaride * un eteropolisaccaride * un disaccaride * Nessuna delle altre risposte è corretta
17058	Domanda 108813	CHI	Il maltosio è formato da:	<ul style="list-style-type: none"> * glucosio + fruttosio * glucosio + glucosio * glucosio + galattosio * fruttosio + fruttosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17059	Domanda 108814	CHI	Il lattosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un monosaccaride * un polisaccaride * un disaccaride * un eteropolisaccaride * Nessuna delle altre risposte è corretta
17060	Domanda 108815	CHI	Il lattosio è formato da:	<ul style="list-style-type: none"> * glucosio + galattosio * glucosio + glucosio * galattosio + galattosio * glucosio + fruttosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17061	Domanda 108816	CHI	Il saccarosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un monosaccaride * un polisaccaride * un disaccaride * un eteropolisaccaride * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17062	Domanda 108817	CHI	Il saccarosio è formato da:	<ul style="list-style-type: none"> * glucosio + galattosio * glucosio + glucosio * fruttosio + fruttosio * glucosio + fruttosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17063	Domanda 108818	CHI	La cellulosa è:	<ul style="list-style-type: none"> * una proteina vegetale * un polisaccaride * un aminoacido * un enzima * Nessuna delle altre risposte è corretta
17064	Domanda 108819	CHI	L'amido è:	<ul style="list-style-type: none"> * un polisaccaride formato solo da glucosio * un eteropolisaccaride * un disaccaride formato da mannosio * un disaccaride formato da glucosio + glucosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17065	Domanda 108820	CHI	Il glicogeno è formato:	<ul style="list-style-type: none"> * solo da glucosio * da glucosio e fruttosio * solo da fruttosio * da amminoacidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17066	Domanda 108821	CHI	Il desossiribosio è un monosaccaride con:	<ul style="list-style-type: none"> * 5 atomi di carbonio * 6 atomi di carbonio * 4 atomi di carbonio * 3 atomi di carbonio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17067	Domanda 108823	CHI	Il glucosio in H ₂ O è:	<ul style="list-style-type: none"> * solubile perché presenta gruppi funzionali idrofili * insolubile * idrofobo * lipofilo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17068	Domanda 108824	CHI	Il lattosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un oligopeptide * un lattone * un disaccaride * un lipide * Nessuna delle altre risposte è corretta
17069	Domanda 108825	CHI	Per glucidi si intendono:	<ul style="list-style-type: none"> * acidi glicosilati * proteine contenenti glucosio * carboidrati o idrati di carbonio * idrocarburi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17070	Domanda 108826	CHI	La cellulosa è:	<ul style="list-style-type: none"> * un polimero del glucosio * un polimero del fruttosio * una proteina cellulare * un lipide che si trova sulla membrana delle cellule vegetali * Nessuna delle altre risposte è corretta
17071	Domanda 108827	CHI	Il termine esoso indica:	<ul style="list-style-type: none"> * un composto chimico che commercialmente ha un prezzo troppo elevato * disaccaride * polisaccaride * uno zucchero la cui catena è formata da 6 atomi di C * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17072	Domanda 108828	CHI	Che cosa è la cellulosa?	<ul style="list-style-type: none"> * Un monosaccaride * Una proteina * Un acido * Un polisaccaride * Nessuna delle altre risposte è corretta
17073	Domanda 108829	CHI	Quale dei seguenti composti contiene glucosio?	<ul style="list-style-type: none"> * DNA * Saccarosio * RNA * Proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
28133	Domanda 108829	CHI	Quale dei seguenti composti contiene glucosio?	<ul style="list-style-type: none"> * DNA * Saccarosio * RNA * Proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
17074	Domanda 108830	CHI	Indicare tra i prodotti riportati quello che rappresenta un monosaccaride	<ul style="list-style-type: none"> * saccarosio * DNA * RNA * cellulosa * Nessuna delle altre risposte è corretta
17075	Domanda 108831	CHI	Indicare il disaccaride:	<ul style="list-style-type: none"> * fruttosio * galattosio * glucosio * saccarosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17076	Domanda 108832	CHI	Per unione del galattosio + glucosio si ottiene:	<ul style="list-style-type: none"> * saccarosio * lattosio * mannosio * fruttosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17077	Domanda 108833	CHI	Com'è classificabile il fruttosio	<ul style="list-style-type: none"> * Disaccaride * Chetopentoso * Pentoso * Aldopentoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17078	Domanda 108834	CHI	La cellulosa è formata da:	<ul style="list-style-type: none"> * glucosio + galattosio * fruttosio + mannosio * galattosio + mannosio * fruttosio + fruttosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17079	Domanda 108835	CHI	Indicare il monosaccaride:	<ul style="list-style-type: none"> * lattosio * saccarosio * fruttosio * amilosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17080	Domanda 108836	CHI	Quando due molecole di glucosio si uniscono per formare il maltosio:	<ul style="list-style-type: none"> * viene ceduta una molecola di H₂O * viene assorbita una molecola di H₂O * viene ceduta una molecola di O₂ * viene ceduta una molecola di H₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17081	Domanda 108837	CHI	Il fruttosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un aldoseso * un chetoesoso * un chetopentoso * un chetotetrosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17082	Domanda 108839	CHI	Il cellobiosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un disaccaride * un monosaccaride * si forma per idrolisi enzimatica dell'amido * presente nel latte * Nessuna delle altre risposte è corretta
17083	Domanda 108840	CHI	Il maltosio è formato da:	<ul style="list-style-type: none"> * fruttosio + galattosio * glucosio + fruttosio * mannosio + fruttosio * saccarosio + glucosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17084	Domanda 108841	CHI	Il lattosio è formato da:	<ul style="list-style-type: none"> * fruttosio + galattosio * glucosio + fruttosio * mannosio + fruttosio * lattosio + saccarosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17085	Domanda 108842	CHI	Glucosio + galattosio formano:	<ul style="list-style-type: none"> * fruttosio * lattosio * saccarosio * maltosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17086	Domanda 108843	CHI	Quale fra questi è un disaccaride:	<ul style="list-style-type: none"> * galattosio * glucosio * maltosio * ribosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17087	Domanda 108845	CHI	Uno zucchero a 3 atomi di carbonio è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * disaccaride * polioside * trioso * glicogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
17088	Domanda 108846	CHI	Quale di questi composti è formato solo da molecole di glucosio?	<ul style="list-style-type: none"> * Glicina * Emoglobina * Saccarosio * Cellulosa * Nessuna delle altre risposte è corretta
17089	Domanda 108847	CHI	La denominazione più esatta per uno zucchero a tre atomi di carbonio è:	<ul style="list-style-type: none"> * trioso * trisaccaride * oligosaccaride * polisaccaride * Nessuna delle altre risposte è corretta
17090	Domanda 108848	CHI	L'idrolisi di un trigliceride da:	<ul style="list-style-type: none"> * tre sali degli acidi grassi e glicerolo * tre molecole di glicerolo e una di acido grasso * tre molecole di acidi grassi e una di glicerolo * tre acidi grassi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17091	Domanda 108849	CHI	Gli acidi grassi sono acidi formati da lunghe catene di atomi di carbonio, le quali possono essere:	<ul style="list-style-type: none"> * sempre sature * sempre insature * sia sature che insature * la domanda non ha senso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17092	Domanda 108850	CHI	per acidi grassi naturali insaturi si intende che:	<ul style="list-style-type: none"> * sono tutti acidi bicarbossilici * sono poco reattivi * contengono doppi legami semplici * contengono solo legami semplici * Nessuna delle altre risposte è corretta
17093	Domanda 108853	CHI	I trigliceridi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * solubili in solventi organici * alcoli trivalenti * composti solubili in acqua * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
17094	Domanda 108854	CHI	I sali di sodio e di potassio degli acidi grassi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * trigliceridi * saponi * sali acidi * olii * Nessuna delle altre risposte è corretta
17095	Domanda 108856	CHI	Specificare quale dei seguenti acidi è insaturo:	<ul style="list-style-type: none"> * acido ossalico * acido oleico * acido stearico * acido palmitico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17096	Domanda 108857	CHI	Riscaldando del grasso con una base alcalina si ottiene:	<ul style="list-style-type: none"> * sapone e glicerolo * trigliceridi * ceramide * steroli e acidi grassi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17097	Domanda 108858	CHI	I saponi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * sali * esteri * acidi * basi forti * Nessuna delle altre risposte è corretta
17098	Domanda 108859	CHI	Indicare il sapone:	<ul style="list-style-type: none"> * cellulosa * polivinile * benzene * pirimidina * Nessuna delle altre risposte è corretta
28134	Domanda 108859	CHI	Quale dei seguenti composti è un sapone?	<ul style="list-style-type: none"> * cellulosa * polivinile * benzene * pirimidina * palmitato di sodio
17099	Domanda 108861	CHI	Le pirimidine sono:	<ul style="list-style-type: none"> * nucleosidi * nucleotidi * acidi nucleici * basi azotate (Citosina - Timina - Uracile) * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17100	Domanda 108862	CHI	Le purine sono:	<ul style="list-style-type: none"> * nueleosidi * nucleotidi * acidi nucleici * basi azotate (Adenina-Guanina) * Nessuna delle altre risposte è corretta
17101	Domanda 108863	CHI	Il legame fra una base azotata e ribosio o desossiribosio dà luogo a:	<ul style="list-style-type: none"> * un nucleotide * DNA o RNA * un nucleoside * un acido nucleico * Nessuna delle altre risposte è corretta
28135	Domanda 108863	CHI	Il legame fra una base azotata e ribosio o desossiribosio dà luogo a:	<ul style="list-style-type: none"> * un nucleotide * DNA o RNA * un nucleoside * un acido nucleico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17102	Domanda 108864	CHI	Un nucleotide è formato da:	<ul style="list-style-type: none"> * base azotata e un pentoso esterificato con acido fosforico * base azotata e un tetrosio esterificato con acido fosforico * base azotata e un pentoso * base azotata e un esoso esterificato con acido fosforico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17103	Domanda 108865	CHI	Indicare il nucleotide:	<ul style="list-style-type: none"> * adenosina monofosfato * acido fosfatidico * miosina * alanina * Nessuna delle altre risposte è corretta
17104	Domanda 108866	CHI	L'ATP è:	<ul style="list-style-type: none"> * un nucleotide * un nucleotide trifosfato * acido trifosforico * un monomero di acido nucleico (DNA o RNA) * Nessuna delle altre risposte è corretta
17105	Domanda 108867	CHI	L'ATP:	<ul style="list-style-type: none"> * contiene tre legami anidridici ad alta energia * contiene due legami anidridici ad alta energia ed uno estereo * contiene tre legami fosfoesterei * corrisponde all'acido adenosindifosforico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17106	Domanda 108868	CHI	L'ATP:	<ul style="list-style-type: none"> * contiene un legame estereo e 2 anidridici * contiene due legami esterei e 1 anidridico * contiene tre legami esterei * contiene tre legami anidridici * Nessuna delle altre risposte è corretta
17107	Domanda 108869	CHI	L'adenosina monofosfato (AMP) contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame amminico * un legame ad alta energia * un legame anidridico * un legame estereo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17108	Domanda 108870	CHI	In un nucleotide il legame tra acido fosforico (H_3PO_4) e lo zucchero è un legame di tipo:	<ul style="list-style-type: none"> * anidridico * ad alta energia * estereo * glicosidico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17109	Domanda 108871	CHI	Il legame tra le basi azotate complementari che formano la doppia elica del DNA è:	<ul style="list-style-type: none"> * legame anidridico * legame estereo * legame ad alta energia, la quale si libera per rottura di questo * legame a idrogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
17110	Domanda 108872	CHI	L'AMP è:	<ul style="list-style-type: none"> * un nucleotide * un nucleoside * una base azotata * adenina * Nessuna delle altre risposte è corretta
17111	Domanda 108874	CHI	Nel DNA il monosaccaride presente è:	<ul style="list-style-type: none"> * il ribosio * il deossiribosio in quanto manca l'ossigeno del pentoso * il glucosio * il deossiglucosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17112	Domanda 108875	CHI	Negli acidi nucleici gli zuccheri contenuti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * solo il ribosio * solo ribosio e deossiribosio a seconda se si tratta di RNA o DNA * glucosio e ribosio * legati a 2 gruppi fosforici * Nessuna delle altre risposte è corretta
17113	Domanda 108876	CHI	L'ATP è:	<ul style="list-style-type: none"> * acido tripotassico * acido alcalintrifosforico * acido adenosintrifosforico * aminoacido * Nessuna delle altre risposte è corretta
17114	Domanda 108877	CHI	Qual è la differenza tra i termini nucleoside e nucleotide?	<ul style="list-style-type: none"> * Non c'è differenza * Il nucleoside è un nucleotide privo del gruppo fosforico * Il nucleoside è un nucleotide privo del gruppo solforico * Il nucleotide è un nucleoside privo del gruppo fosforico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17115	Domanda 108878	CHI	La sigla DNA significa:	<ul style="list-style-type: none"> * acido denaturato * acido di nucleico * acido deossi-ribo-nucleico * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
17116	Domanda 108879	CHI	Il bario:	<ul style="list-style-type: none"> * è un gas nobile * è un gas radioattivo * il suo sale ($BaSO_4$ solfato di bario) è usato in diagnostica essendo opaco ai raggi X * è un macroelemento * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17117	Domanda 108880	CHI	La percentuale approssimata dell'idrogeno nella normale composizione dell'aria è:	<ul style="list-style-type: none"> * maggiore del 95% * 78% * 48% * 22% * Nessuna delle altre risposte è corretta
17118	Domanda 108881	CHI	I principali gas contenuti nell'aria sono:	<ul style="list-style-type: none"> * azoto e ossigeno * ossigeno * idrogeno e ossigeno * ossigeno e anidride carbonica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17119	Domanda 108882	CHI	Nella clorofilla è contenuto:	<ul style="list-style-type: none"> * il Cloro * il ferro * il magnesio * il fluoro * Nessuna delle altre risposte è corretta
17120	Domanda 108883	CHI	L'urea è:	<ul style="list-style-type: none"> * sinonimo di urina * una base azotata * una diammide * un amminoacido * Nessuna delle altre risposte è corretta
17121	Domanda 108884	CHI	La percentuale dell'ossigeno nell'aria è:	<ul style="list-style-type: none"> * 90% * 50% * 72% * 21% * Nessuna delle altre risposte è corretta
17122	Domanda 108885	CHI	L'emoglobina (Hb) contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * Fe^{2+} * Mg * Hg * Cu^{2+} * Nessuna delle altre risposte è corretta
17123	Domanda 108886	CHI	Quale è la fonte energetica della fotosintesi?	<ul style="list-style-type: none"> * L'ossigeno * L'azoto * L'anidride carbonica * L'energia solare * Nessuna delle altre risposte è corretta
17124	Domanda 108887	CHI	Indicare il polimero artificiale:	<ul style="list-style-type: none"> * gomma naturale * acido ribonucleico * DNA * cloruro di polivinile * Nessuna delle altre risposte è corretta
17125	Domanda 108888	CHI	Qual è la funzione dell'emoglobina?	<ul style="list-style-type: none"> * Trasportare ferro * Trasportare i sali necessari al nostro corpo * Trasportare energia * Trasportare ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
17126	Domanda 108889	CHI	Quale elemento chimico è contenuto nella clorofilla?	<ul style="list-style-type: none"> * Fluoro * Bromo * Magnesio * Ferro * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17127	Domanda 108890	CHI	Il bario:	<ul style="list-style-type: none"> * è un gas nobile * è un gas radioattivo * il suo sale (BaSO_4 solfato di bario) è usato in diagnostica essendo opaco ai raggi X * è un macroelemento * Nessuna delle altre risposte è corretta
28136	Domanda 108890	CHI	Il bario:	<ul style="list-style-type: none"> * è un gas nobile * è un gas radioattivo * il suo sale (BaSO_4 solfato di bario) è usato in diagnostica essendo opaco ai raggi X * è un macroelemento * è un metallo alcalino
17128	Domanda 108891	CHI	La percentuale approssimata dell'idrogeno nella normale composizione dell'aria è:	<ul style="list-style-type: none"> * maggiore del 95% * 78% * 48% * 22% * Nessuna delle altre risposte è corretta
17129	Domanda 108892	CHI	I principali gas contenuti nell'aria sono:	<ul style="list-style-type: none"> * azoto e ossigeno * ossigeno * idrogeno e ossigeno * ossigeno e anidride carbonica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17130	Domanda 108893	CHI	Nella clorofilla è contenuto:	<ul style="list-style-type: none"> * il Cloro * il ferro * il magnesio * il fluoro * Nessuna delle altre risposte è corretta
17131	Domanda 108894	CHI	L'urea è:	<ul style="list-style-type: none"> * sinonimo di urina * una base azotata * una diammide * un amminoacido * Nessuna delle altre risposte è corretta
17132	Domanda 108895	CHI	La percentuale dell'ossigeno nell'aria è:	<ul style="list-style-type: none"> * 90% * 50% * 72% * 21% * Nessuna delle altre risposte è corretta
17133	Domanda 108896	CHI	L'emoglobina (Hb) contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * Fe^{2+} * Mg * Hg * Cu^{2+} * Nessuna delle altre risposte è corretta
17134	Domanda 108897	CHI	Quale è la fonte energetica della fotosintesi?	<ul style="list-style-type: none"> * L'ossigeno * L'azoto * L'anidride carbonica * L'energia solare * Nessuna delle altre risposte è corretta
17135	Domanda 108898	CHI	Indicare il polimero artificiale:	<ul style="list-style-type: none"> * gomma naturale * acido ribonucleico * DNA * cloruro di polivinile * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17136	Domanda 108899	CHI	Qual è la funzione dell'emoglobina?	<ul style="list-style-type: none"> * Trasportare ferro * Trasportare i sali necessari al nostro corpo * Trasportare energia * Trasportare ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
17137	Domanda 108900	CHI	Quale elemento chimico è contenuto nella clorofilla?	<ul style="list-style-type: none"> * Fluoro * Bromo * Magnesio * Ferro * Nessuna delle altre risposte è corretta
17138	Domanda 108901	CHI	Nella molecola H ₂ i due atomi sono uniti da un legame:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * covalente * a ponte di idrogeno * dativo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17139	Domanda 108902	CHI	Il legame covalente è polarizzato quando:	<ul style="list-style-type: none"> * si stabilisce tra atomi eguali * richiede la compartecipazione di due coppie elettroniche * si stabilisce tra atomi con differente elettronegatività * richiede la compartecipazione di tre coppie elettroniche * Nessuna delle altre risposte è corretta
17140	Domanda 108903	CHI	Per triplo legame si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame covalente tra tre molecole * un legame tra tre ioni monovalenti * un legame tra ioni trivalenti * un legame derivante dalla compartecipazione di tre coppie di elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17141	Domanda 108904	CHI	Qual è la struttura spaziale di una molecola con ibridazione sp ³ ?	<ul style="list-style-type: none"> * tetraedrica * quadrata * cilindrica * lineare * Nessuna delle altre risposte è corretta
17142	Domanda 108905	CHI	Il legame a ponte di idrogeno:	<ul style="list-style-type: none"> * è un legame forte * è un legame covalente debole * esiste tra molecole di acido solfidrico * è presente nell'acqua sia allo stato liquido che a quello solido * Nessuna delle altre risposte è corretta
17143	Domanda 108906	CHI	Nella molecola HCl, i due atomi sono uniti da un legame:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * a ponte di idrogeno * covalente polarizzato * dativo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17144	Domanda 108907	CHI	Una sola delle seguenti affermazioni a proposito del legame covalente NON è corretta. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * Si instaura tra elementi con piccole differenze di elettronegatività * Può essere polarizzato o non polarizzato * Può essere semplice, doppio o triplo * Non è direzionale * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17145	Domanda 108908	CHI	Tra i seguenti legami, qual è il più lungo?	<ul style="list-style-type: none"> * il legame semplice tra due atomi di C * il legame doppio tra due atomi di C * il legame triplo tra due atomi di C * il legame doppio tra un atomo di C e uno di O * Nessuna delle altre risposte è corretta
17146	Domanda 108909	CHI	Il triplo legame è:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame tra tre atomi * un legame tra tre ioni * un legame derivante dalla compartecipazione di tre coppie di elettroni * un legame che coinvolge tre elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17147	Domanda 108910	CHI	Molecole di HCl allo stato gassoso possono legarsi tra loro mediante:	<ul style="list-style-type: none"> * forze di van der Waals * legami a ponte di idrogeno * legami covalenti * legami ionici * Nessuna delle altre risposte è corretta
17148	Domanda 108911	CHI	L'H ₂ O bolle a temperatura più alta rispetto all'H ₂ S perché:	<ul style="list-style-type: none"> * ha un peso molecolare maggiore di quello dell'H₂S * ha un peso molecolare minore di quello dell'H₂S * non contiene legami a ponte di idrogeno che invece sono presenti nell'H₂S * contiene legami a ponte di idrogeno che invece non sono presenti nell'H₂S * Nessuna delle altre risposte è corretta
17149	Domanda 108912	CHI	Una delle seguenti caratteristiche è comune allo ione ammonio e al metano:	<ul style="list-style-type: none"> * la struttura spaziale * la carica elettrica * le spiccate proprietà basiche * le spiccate proprietà acide * Nessuna delle altre risposte è corretta
17150	Domanda 108913	CHI	A temperatura costante la pressione di una determinata quantità di gas viene ridotta alla sesta parte del valore iniziale. Di conseguenza, il volume del gas:	<ul style="list-style-type: none"> * diventa sei volte più grande * diventa sei volte più piccolo * diventa trentasei volte più piccolo * diventa trentasei volte più grande * Nessuna delle altre risposte è corretta
17151	Domanda 108914	CHI	Su basi cinetiche la pressione di un gas è determinata da uno dei seguenti fattori. Scegli l'unico corretto:	<ul style="list-style-type: none"> * la massa delle particelle * il numero di urti delle particelle del gas tra loro * la somma del numero degli urti delle particelle dei gas tra loro e sulle pareti del recipiente * il numero degli urti e delle particelle del gas sulle pareti del recipiente che avvengono con una energia superiore all'energia cinetica media * Nessuna delle altre risposte è corretta
17152	Domanda 108915	CHI	Quando si riscalda un gas si verifica sempre:	<ul style="list-style-type: none"> * la massa delle particelle * un aumento di pressione * un aumento di volume * un aumento dell'energia cinetica media delle molecole * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17153	Domanda 108916	CHI	Per un gas ideale, se a temperatura costante:	<ul style="list-style-type: none"> * si raddoppia la pressione, si raddoppia anche il volume * si dimezza la pressione, il volume si quadruplica * si aumenta il volume, la pressione resta costante * si triplica il volume, la pressione diventa la terza parte * Nessuna delle altre risposte è corretta
17154	Domanda 108917	CHI	Indicare la massa in grammi di un volume di 11,2 litri di CH_4 in condizioni standard	<ul style="list-style-type: none"> * 4g * 8g * 10 g * 11 g * Nessuna delle altre risposte è corretta
17155	Domanda 108918	CHI	A parità di temperatura, l'energia cinetica posseduta dalle particelle di un gas rispetto a quelle di un liquido è:	<ul style="list-style-type: none"> * poco più bassa * pressoché uguale * poco più alta * molto più alta * Nessuna delle altre risposte è corretta
17156	Domanda 108919	CHI	Un litro di CO e un litro di CO_2 , nelle stesse condizioni di temperatura e pressione:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno la stessa massa * contengono lo stesso numero di atomi * contengono lo stesso numero di molecole * hanno la stessa densità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17157	Domanda 108920	CHI	Quando la tensione di vapore diventa uguale alla pressione esterna, un liquido:	<ul style="list-style-type: none"> * smette di evaporare * bolle * congela * si raffredda * Nessuna delle altre risposte è corretta
17158	Domanda 108921	CHI	Il glucosio è solubile in acqua e non si scioglie in benzene. In relazione a questa caratteristica il glucosio è un solido:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * polare * non polare * idratato * Nessuna delle altre risposte è corretta
17159	Domanda 108922	CHI	L'energia cinetica media delle molecole di un gas dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla natura del gas * dalla pressione esercitata dal gas * dal volume occupato dal gas * dalla presenza di altri gas nel recipiente * Nessuna delle altre risposte è corretta
17160	Domanda 108923	CHI	L'equazione di stato dei gas è una legge limite; cioè essa vale con buona approssimazione in determinate condizioni, ma, in ogni caso, mai in modo assoluto: un gas che segue perfettamente l'equazione di stato non esiste nella realtà;	<ul style="list-style-type: none"> * Anche i gas ideali non seguono perfettamente l'equazione di stato * Un gas perfetto non esiste nella realtà * Una legge limite è valida perfettamente solo in condizioni ideali * I gas reali seguono l'equazione di stato con accettabile approssimazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17161	Domanda 108924	CHI	Un recipiente di 4 L, munito di coperchio mobile, contiene gas azoto a 20°C e alla pressione standard; se, mantenendo costante la temperatura, il volume viene portato a sedici litri innalzando il coperchio, la pressione diventa uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 16 atm * 4 atm * 1 atm * 0,25 atm * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17162	Domanda 108925	CHI	L'effusione dei gas attraverso fori sottili è regolata dalla legge di Graham, che stabilisce che la velocità di effusione (diffusione) ad una data temperatura dipende solo dalla massa molecolare (p.M.), ed è inversamente proporzionale	<ul style="list-style-type: none"> * La velocità di effusione è indipendente dalla temperatura * A parità di temperatura i gas più leggeri effondono più velocemente * La velocità di effusione è inversamente proporzionale alla radice quadrata del p.M. * Un gas di p.M. 25 u.m.a. effonde con velocità doppia rispetto ad un gas di p.M. 100 u.m.a. * Nessuna delle altre risposte è corretta
17163	Domanda 108926	CHI	Esiste una notevole analogia tra le molecole di un gas e le particelle (molecole o ioni) di un soluto in soluzione. Le molecole di un gas, come è noto, tendono ad occupare tutto lo spazio a loro disposizione; analogamente una soluzione concentrata,	<ul style="list-style-type: none"> * Una soluzione concentrata, in presenza del solvente puro, tende a diluirsi * Non tutto lo spazio di una soluzione è a disposizione degli ioni * Una soluzione concentrata non può essere considerata omogenea * Le particelle in soluzione sono in genere gassose * Nessuna delle altre risposte è corretta
17164	Domanda 108927	CHI	Gli urti, che nei gas ideali vengono supposti come perfettamente elastici, determinano un continuo trasferimento di energia cinetica da una molecola all'altra; ne consegue che, in un determinato istante, le molecole non posseggono tutte lo stesso valore d	<ul style="list-style-type: none"> * Il valore dell'energia cinetica media dipende dal numero delle molecole del sistema * In una popolazione reale l'energia cinetica varia da molecola a molecola * Nei gas avvengono continuamente urti tra le molecole * Se la temperatura assoluta si raddoppia, si raddoppia anche il valore di E_m * Nessuna delle altre risposte è corretta
17165	Domanda 108928	CHI	Il vetro è una miscela di silicati, la cui caratteristica principale è quella di non possedere una struttura cristallina; per questo motivo il vetro non può essere considerato come una sostanza solida, in quanto manca di una delle car	<ul style="list-style-type: none"> * Tutti i solidi presentano struttura cristallina * Tutti i solidi presentano determinate e caratteristiche temperature in cui passano dallo stato solido a quello liquido * Il vetro non presenta una netta temperatura di fusione * La viscosità del vetro, assai elevata a temperatura ordinaria, diminuisce se il vetro viene riscaldato * Nessuna delle altre risposte è corretta
17166	Domanda 108929	CHI	Tutte le sostanze gassose, se la pressione non è molto elevata (inferiore comunque a 5 atmosfere), e se la temperatura assoluta è superiore a 200°K, seguono con buona approssimazione la legge secondo cui il volume varia in misura inversa	<ul style="list-style-type: none"> * Alle condizioni TPS (0 °C e 1 atm) la legge di Boyle-Mariotte è verificata generalmente con buona approssimazione * Riportando PV in funzione di P si dovrebbe teoricamente ottenere una retta verticale * La legge di Boyle-Mariotte è verificata tanto meglio quanto più alta è la pressione * La legge di Boyle-Mariotte è verificata tanto meglio quanto più bassa è la temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
17167	Domanda 108930	CHI	A 0° C, e alla pressione di 1 atmosfera, due moli di gas N ₂ :	<ul style="list-style-type: none"> * contengono 760 x 22414 molecole * occupano un volume di poco più di 20 litri * occupano un volume maggiore rispetto a quello di due moli di gas H₂ * contengono 22414 molecole * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17168	Domanda 108931	CHI	La fotosintesi è un complesso di reazioni chimiche in seguito alle quali si realizza la trasformazione di:	<ul style="list-style-type: none"> * CO₂ e H₂O in lipidi e ossigeno * CO e H₂O in carboidrati e ossigeno * CO e H₂O in lipidi e ossigeno * CO₂ e H₂O in carboidrati e ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
17169	Domanda 108932	CHI	Quale delle seguenti sostanze NON è una proteina?	<ul style="list-style-type: none"> * Colesterolo * Fibrinogeno * Lisozima * Mioglobina * Nessuna delle altre risposte è corretta
17170	Domanda 108933	CHI	Quale processo biochimico è indicato nella seguente equazione: $6\text{CO}_2 + 12\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6\text{O}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$	<ul style="list-style-type: none"> * fermentazione * lattazione * fotosintesi * glicogenosintesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17171	Domanda 108934	CHI	Un amminoacido essenziale è:	<ul style="list-style-type: none"> * un amminoacido che è codificato da una sola tripletta * un amminoacido che le nostre cellule non sanno sintetizzare * un amminoacido che è presente solo nella proteina di origine vegetale * un amminoacido che fa parte del sito attivo di un enzima * Nessuna delle altre risposte è corretta
17172	Domanda 108935	CHI	La determinazione della prolina nelle urine viene fatta utilizzando il metodo A, oppure il metodo B oppure il metodo C. Data la loro bassa sensibilità è possibile avere dei risultati falsi negativi (si ritiene cioè erroneamente che no	<ul style="list-style-type: none"> * Un solo metodo porta in media ad almeno un falso risultato su cinque * Il metodo C è il peggiore dei tre * Qualunque combinazione di due metodi è migliore di qualunque metodo singolo * Anche usando la combinazione di tre metodi, almeno il 10% dei risultati è sbagliato * Nessuna delle altre risposte è corretta
17173	Domanda 108936	CHI	Che cos'è l'RNA?	<ul style="list-style-type: none"> * Acido grasso * Acido desossiribonucleico * Acido ribonucleico * Acido lattico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17174	Domanda 108937	CHI	Quale dei seguenti composti contiene soltanto glucosio?	<ul style="list-style-type: none"> * Amido * Saccarosio * DNA * Proteina * Nessuna delle altre risposte è corretta
17175	Domanda 108938	CHI	Gli acidi ribonucleici sono costituiti da:	<ul style="list-style-type: none"> * basi azotate - acido solforico - ribosio * amminoacidi - acido fosforico - desossiribosio * basi azotate - acido fosforico - ribosio * basi azotate - acido fosforico - desossiribosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17176	Domanda 108939	CHI	Nella cellula l'ATP ha funzione di:	<ul style="list-style-type: none"> * riserva di energia chimica * attivatore-trasportatore di proteine * attivatore di qualsiasi tipo di enzima * riserva di fosfati organici ed inorganici * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17177	Domanda 108940	CHI	L'isotopo stronzio-90 è pericoloso perché:	<ul style="list-style-type: none"> * si accumula nelle ossa essendo affine al calcio * si accumula nella tiroide essendo affine allo iodio * si accumula nelle ossa essendo affine al potassio * rimane nel cibo irradiato * Nessuna delle altre risposte è corretta
17178	Domanda 108941	CHI	La struttura primaria di una proteina, formata da una o più catene polipeptidiche, è definita da:	<ul style="list-style-type: none"> * la disposizione assunta dalle catene polipeptidiche quando sono denaturate * il ripiegamento ad alfa-elica presente in alcuni tratti delle catene polipeptidiche * la forma assunta dalla proteina per la presenza di ponti disolfuro * l'ordine di successione degli amminoacidi nelle catene polipeptidiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
17179	Domanda 108942	CHI	Quale di questi composti è un costituente dell'RNA?	<ul style="list-style-type: none"> * Glucosio * Ribosio * Acetone * Fruttosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17180	Domanda 108943	CHI	Gli enzimi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * proteine con attività catalitica * macromolecole biologiche legate alla divisione cellulare * molecole informative * attivatori della sintesi proteica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17181	Domanda 108944	CHI	Gli acidi nucleici sono composti da unità che sono:	<ul style="list-style-type: none"> * basi azotate * nucleosidi * nucleotidi * adenine * Nessuna delle altre risposte è corretta
17182	Domanda 108945	CHI	Quali legami chimici determinano la struttura primaria di una proteina:	<ul style="list-style-type: none"> * legami idrogeno * legami covalenti * interazioni idrofobiche * forze di Van der Waals * Nessuna delle altre risposte è corretta
17183	Domanda 108946	CHI	Indicare quale di questi composti contiene ferro:	<ul style="list-style-type: none"> * trigliceride * mioglobina * clorofilla * carotene * Nessuna delle altre risposte è corretta
17184	Domanda 108948	CHI	La struttura secondaria del DNA è determinata da legami	<ul style="list-style-type: none"> * covalenti * idrogeno * disolfuro * di Van der Waals * Nessuna delle altre risposte è corretta
17185	Domanda 108950	CHI	il DNA è presente prevalentemente	<ul style="list-style-type: none"> * nel nucleo * nel cervello * nell'eritrocita * nei mitocondri * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17186	Domanda 108951	CHI	La struttura del DNA è stata chiarita mediante	<ul style="list-style-type: none"> * spettrometria di massa * spettrometria all'infrarosso * risonanza magnetico-nucleare * cristallografia a raggi X * Nessuna delle altre risposte è corretta
17187	Domanda 108952	CHI	Quale delle seguenti sostanze è più energetica per un grammo di peso?	<ul style="list-style-type: none"> * Proteina * Lipide * Zucchero * Acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
17188	Domanda 108953	CHI	Gli enzimi catalizzano le reazioni chimiche. Questo significa che:	<ul style="list-style-type: none"> * le accelerano aumentando la probabilità di collisione tra i reagenti * forniscono energia ai reagenti * sottraggono energia ai reagenti * le rendono energeticamente possibili * Nessuna delle altre risposte è corretta
17189	Domanda 108954	CHI	Quale dei seguenti termini NON si riferisce alla medesima classe di composti?	<ul style="list-style-type: none"> * Idrati di carbonio * Carboidrati * Zuccheri * Glicidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17190	Domanda 108955	CHI	Le proteine sono polimeri costituiti:	<ul style="list-style-type: none"> * dall'unione di più molecole di acidi grassi * da unità monosaccaridiche unite da legami glicosidici * da amminoacidi legati tra loro da legami peptidici * dall'unione di più molecole di acidi bicarbossilici * Nessuna delle altre risposte è corretta
17191	Domanda 108956	CHI	Quale dei seguenti composti è un costituente del DNA?	<ul style="list-style-type: none"> * Glucosio * Acetone * Fruttosio * Desossiribosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17192	Domanda 108957	CHI	Il DNA è un polimero costituito da:	<ul style="list-style-type: none"> * acidi grassi * nucleotidi * glucosio * amminoacidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17193	Domanda 108958	CHI	Il colesterolo è:	<ul style="list-style-type: none"> * uno zucchero * uno steroide * una proteina vegetale * una tossina animale * Nessuna delle altre risposte è corretta
17194	Domanda 108959	CHI	Sono portatori di informazioni genetiche:	<ul style="list-style-type: none"> * le proteine * il DNA * i lipidi * il glicogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
17195	Domanda 108960	CHI	Quale, tra i seguenti composti, NON è un costituente di un generico acido nucleico?	<ul style="list-style-type: none"> * Timina * Adenina * Guanina * Serina * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17196	Domanda 108961	CHI	Le proteine sono delle macromolecole costituite da:	<ul style="list-style-type: none"> * amminoacidi * nucleotidi * acidi grassi * idrocarburi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17197	Domanda 108962	CHI	Nelle proteine, la struttura primaria è definita:	<ul style="list-style-type: none"> * dai legami a idrogeno * dalla composizione in amminoacidi * dalla sequenza degli amminoacidi * dalla formazione di una alfa elica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17198	Domanda 108963	CHI	Il legame peptidico è presente:	<ul style="list-style-type: none"> * negli acidi nucleici * nelle proteine * nei polisaccaridi * nei carboidrati * Nessuna delle altre risposte è corretta
17199	Domanda 108964	CHI	L'emoglobina:	<ul style="list-style-type: none"> * trasporta elettroni * trasporta ossigeno * catalizza la degradazione dell'amido * fornisce energia ai tessuti * Nessuna delle altre risposte è corretta
17200	Domanda 108965	CHI	I glicidi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * zuccheri complessi * polimeri di amminoacidi * prodotti di idrolisi dei grassi * esteri della glicerina con acidi grassi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17201	Domanda 108966	CHI	La più abbondante proteina fibrosa dell'organismo umano è localizzata	<ul style="list-style-type: none"> * nei capelli * nel fegato * nel tessuto epiteliale * nel tessuto connettivo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17202	Domanda 108967	CHI	La più abbondante proteina fibrosa dell'organismo umano forma fibrille lunghe in media	<ul style="list-style-type: none"> * 3000 Å * 300 Å * 10 mm * 1 mm * Nessuna delle altre risposte è corretta
17203	Domanda 108968	CHI	La più abbondante proteina fibrosa dell'organismo umano è costituita da	<ul style="list-style-type: none"> * una tripla elica * una doppia elica * una beta-struttura * una alfa-elica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17204	Domanda 108969	CHI	La più abbondante proteina fibrosa dell'organismo umano è:	<ul style="list-style-type: none"> * il fibrinogeno * la fibronectina * il collagene * la beta-cheratina * Nessuna delle altre risposte è corretta
17205	Domanda 108970	CHI	La più abbondante proteina fibrosa dell'organismo umano può legare sali di	<ul style="list-style-type: none"> * calcio/magnesio * calcio * calcio/fosfato * ferro/fosfato * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17206	Domanda 108971	CHI	Le proteine derivano:	<ul style="list-style-type: none"> * dall'idrolisi dei grassi * dalla condensazione di zuccheri * dall'idrolisi di amminoacidi * dalla condensazione di amminoacidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17207	Domanda 108972	CHI	Quale delle seguenti macromolecole è un omopolimero (costituito cioè da monomeri identici)?	<ul style="list-style-type: none"> * Glicogeno * DNA * Emoglobina * RNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
17208	Domanda 108973	CHI	Il valore calorico dei seguenti componenti alimentari è (Kcal/grammo): carboidrati 4; grassi 9; proteine 4. Un campione di formaggio contiene 19,5 g di proteine, 0,5 di grassi e 2,0 g di carboidrati. Il valore calorico totale del campione ammonta a	<ul style="list-style-type: none"> * 4,5 * 78,0 * 90,5 * 94,6 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17209	Domanda 108974	CHI	Le basi azotate presenti nell'acido ribonucleico sono:	<ul style="list-style-type: none"> * adenina - timina - uracile - citosina * adenina - guanina - timina - citosina * adenina - guanina - pirimidina - citosina * adenina - guanina - uracile - citosina * Nessuna delle altre risposte è corretta
17210	Domanda 108975	CHI	I legami che definiscono la struttura primaria delle proteine sono:	<ul style="list-style-type: none"> * adipici * peptidici * idrogeno * ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
17211	Domanda 108976	CHI	Il DNA e l'RNA sono:	<ul style="list-style-type: none"> * proteine * acidi nucleici * enzimi * polisaccaridi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17212	Domanda 108977	CHI	In quale dei seguenti composti è contenuto ferro?	<ul style="list-style-type: none"> * Trigliceride * Mioglobina * Clorofilla * Carotene * Nessuna delle altre risposte è corretta
17213	Domanda 108978	CHI	La più diffusa metallo-proteina dell'organismo umano contiene	<ul style="list-style-type: none"> * ferro * zinco * rame * ferro-solfo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17214	Domanda 108979	CHI	La più diffusa metallo-proteina dell'organismo umano è localizzata	<ul style="list-style-type: none"> * nel plasma * nel fegato * negli eritrociti * nel cervello * Nessuna delle altre risposte è corretta
17215	Domanda 108980	CHI	La più diffusa metallo-proteina dell'organismo umano è presente sotto forma	<ul style="list-style-type: none"> * monomerica * dimerica * trimerica * cristallina * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17216	Domanda 108981	CHI	La più diffusa metallo-proteina dell'organismo umano serve al trasporto di	<ul style="list-style-type: none"> * ferro * zinco * azoto * ossigeno e anidride carbonica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17217	Domanda 108982	CHI	La più diffusa metallo-proteina dell'organismo umano è denominata	<ul style="list-style-type: none"> * mioglobina * ferritina * transferrina * emoglobina * Nessuna delle altre risposte è corretta
17218	Domanda 108983	CHI	L'emoglobina sta al Fe come la clorofilla sta al:	<ul style="list-style-type: none"> * Zn * Mg * Mn * Al * Nessuna delle altre risposte è corretta
17219	Domanda 108984	CHI	Un nucleoside è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'estere di una base azotata con acido fosforico * il glicoside di una base azotata con ribosio o desossiribosio * l'anidride di un acido nucleico * l'estere fosforico del ribosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17220	Domanda 108985	CHI	I grassi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * oligosaccaridi * polipeptidi * acidi carbossilici * acilgliceroli * Nessuna delle altre risposte è corretta
17221	Domanda 108986	CHI	Il valore calorico dei seguenti componenti, espresso in Kcal/100 mg, è: componente Kcal/100 mg; Glicidi 0,4; Proteine 0,4; Lipidi 0,9. Un campione del formaggio A contiene 14,50 g di proteine, 11,12 g di lipidi e 5,50 g di glicidi. Il numero totale	<ul style="list-style-type: none"> * 180 * 195 * 175 * 190 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17222	Domanda 108987	CHI	La cellulosa è costituita da:	<ul style="list-style-type: none"> * amminoacidi * carboidrati * grassi * frammenti cellulari * Nessuna delle altre risposte è corretta
17223	Domanda 108988	CHI	L'urea è un composto azotato. Pertanto non può derivare dal metabolismo di:	<ul style="list-style-type: none"> * peptidi * polipeptidi * polisaccaridi * glicoproteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
17224	Domanda 108989	CHI	L'acido cianidrico è un veleno perché:	<ul style="list-style-type: none"> * libera acido cloridrico dai cloruri * si sostituisce allo ione calcio * scinde le catene proteiche * forma la cianoemoglobina * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17225	Domanda 108990	CHI	L'insulina è un:	<ul style="list-style-type: none"> * ormone steroideo * enzima * ormone proteico * antibiotico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17226	Domanda 108991	CHI	L'albumina è:	<ul style="list-style-type: none"> * un trigliceride * una ammina * una proteina * un amminoacido * Nessuna delle altre risposte è corretta
17227	Domanda 108992	CHI	La struttura quaternaria di una proteina è generata:	<ul style="list-style-type: none"> * dall'ordine di sequenza degli amminoacidi * dai legami idrogeno fra legami peptidici * da legami disolfuro * dalle interazioni non covalenti fra più subunità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17228	Domanda 108993	CHI	L'insulina è:	<ul style="list-style-type: none"> * un ormone steroideo * un composto a carattere vitaminico * un ormone proteico * un alcool trivalente * Nessuna delle altre risposte è corretta
17229	Domanda 108994	CHI	Quale dei seguenti anelli eterociclici è sempre presente nella struttura degli acidi nucleici?	<ul style="list-style-type: none"> * Tiofene * Piridina * Pirimidina * Pirrolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17230	Domanda 108995	CHI	I comuni lipidi sono costituiti da mescolanze di:	<ul style="list-style-type: none"> * glicidi * glicerine * gliceridi * acidi grassi superiori * Nessuna delle altre risposte è corretta
17231	Domanda 108996	CHI	Il glucosio è solubile in acqua e non si scioglie in benzene. In relazione a questa caratteristica il glucosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * polare * non polare * idratato * Nessuna delle altre risposte è corretta
17232	Domanda 108997	CHI	Il comportamento di un gas reale può essere considerato assai simile a quello di un gas ideale:	<ul style="list-style-type: none"> * a bassa pressione e a bassa temperatura * a elevata pressione ed elevata temperatura * se il numero di molecole è assai alto * a elevata pressione e a bassa temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
17233	Domanda 108998	CHI	La costante di velocità di una reazione dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla concentrazione dei reagenti * dalla pressione * dalla temperatura * da nessuna di queste variabili * Nessuna delle altre risposte è corretta
17234	Domanda 108999	CHI	Ciro ha mangiato un'arancia. Sapendo che gli acidi presenti nell'arancia sono deboli, e che l'acido cloridrico contenuto nel succo gastrico è forte, il pH (normalmente tra 2 e 3) nel succo gastrico di Ciro, dopo aver mangiato l'arancia, verosimilmente	<ul style="list-style-type: none"> * non si modifica * diventa maggiore di 7 * si abbassa un po' * diventa minore di 1 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17235	Domanda 109000	CHI	I gas:	<ul style="list-style-type: none"> * non hanno volume proprio e hanno forma propria * hanno forma e volume propri * non hanno forma e volume propri * non hanno forma propria e hanno volume proprio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17236	Domanda 109001	CHI	Un ossidante è una sostanza contenente almeno un atomo che nella reazione considerata:	<ul style="list-style-type: none"> * perde nuclei * perde elettroni * acquista elettroni * acquista nuclei * Nessuna delle altre risposte è corretta
17237	Domanda 109002	CHI	L'entropia è la funzione di stato correlata:	<ul style="list-style-type: none"> * alla temperatura del sistema * al calore del sistema * all'energia interna del sistema * all'entalpia del sistema * Nessuna delle altre risposte è corretta
17238	Domanda 109003	CHI	La densità di un liquido è 1,41 g/mL. Ciò significa che:	<ul style="list-style-type: none"> * 20 mL pesano 28,2 g * 1 mL pesa 1,41 kg * 1 L pesa 1,4 g * 10 mL pesano 141 mg * Nessuna delle altre risposte è corretta
17239	Domanda 109004	CHI	Se una sostanza X si scioglie in esano e non in acqua, la molecola di X è:	<ul style="list-style-type: none"> * polare * ionica * idratata * non polare * Nessuna delle altre risposte è corretta
17240	Domanda 109005	CHI	Quale di questi composti rende acida una soluzione acquosa?	<ul style="list-style-type: none"> * CO₂ * CH₄ * KBr * NaOH * Nessuna delle altre risposte è corretta
17241	Domanda 109006	CHI	Quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA? Il riducente, in una qualunque reazione di ossido-riduzione:	<ul style="list-style-type: none"> * assume sempre protoni * assume sempre ossigeno * cede sempre ossigeno * assume sempre idrogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
17242	Domanda 109007	CHI	Un atomo che contiene 19 protoni, 20 neutroni e 19 elettroni ha come numero di massa:	<ul style="list-style-type: none"> * 19 * 20 * 39 * 58 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17243	Domanda 109008	CHI	Quale massa ha un atomo formato da 13 protoni, 14 neutroni, 10 elettroni?	<ul style="list-style-type: none"> * Circa 13 u.m.a. * Circa 27 u.m.a. * Circa 37 u.m.a. * Circa 23 u.m.a. * Nessuna delle altre risposte è corretta
17244	Domanda 109009	CHI	Il protio, il deuterio e il tritio:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno lo stesso numero atomico * hanno lo stesso numero di massa * hanno lo stesso numero di neutroni * hanno proprietà chimiche diverse * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17245	Domanda 109010	CHI	Quale carica ha un sistema formato da 7 protoni, 7 neutroni e 6 elettroni?	<ul style="list-style-type: none"> * - 6 * - 1 * 0 * + 1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17246	Domanda 109011	CHI	La reazione di neutralizzazione avviene tra:	<ul style="list-style-type: none"> * due acidi * un acido ed un alcool * una base ed un acido * un acido ed una ammine * Nessuna delle altre risposte è corretta
17247	Domanda 109012	CHI	Il legame di Van der Waals è:	<ul style="list-style-type: none"> * molto forte * forte * ionico * covalente * Nessuna delle altre risposte è corretta
17248	Domanda 109013	CHI	Aumentando la pressione esterna su di un liquido, il punto di ebollizione:	<ul style="list-style-type: none"> * dipende dalla quantità di liquido * si abbassa * si innalza * non cambia * Nessuna delle altre risposte è corretta
17249	Domanda 109014	CHI	La solubilità a pressione costante dell'azoto nell'acqua è massima a:	<ul style="list-style-type: none"> * 0 °C * 100 °C * 200 °C * 500 °C * Nessuna delle altre risposte è corretta
17250	Domanda 109016	CHI	Gli elettroliti sono sostanze:	<ul style="list-style-type: none"> * che in acqua si scompongono in ioni * insolubili in acqua * solubili nei grassi * che in acqua non si dissociano * Nessuna delle altre risposte è corretta
17251	Domanda 109017	CHI	Indicare in quale delle seguenti sostanze il legame è dovuto principalmente a forze elettrostatiche:	<ul style="list-style-type: none"> * sodio * cloruro di sodio * acido cloridrico * diamante * Nessuna delle altre risposte è corretta
17252	Domanda 109018	CHI	L'uso di catalizzatori:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta la velocità delle reazioni * rende possibili reazioni che altrimenti non potrebbero avvenire mai * aumenta il rendimento di una reazione * fa aumentare l'energia di attivazione della reazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17253	Domanda 109019	CHI	Quale dei seguenti elementi diventa un singolo protone dopo la perdita di un elettrone?	<ul style="list-style-type: none"> * Deuterio * Idrogeno * Tritio * Argon * Nessuna delle altre risposte è corretta
17254	Domanda 109020	CHI	La temperatura di ebollizione dell'acqua a 3000 metri di altitudine rispetto a quella del livello del mare:	<ul style="list-style-type: none"> * è minore * è il doppio * è la metà * resta invariata * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17255	Domanda 109021	CHI	I cristalli di iodio costituiscono un esempio classico di solido:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * molecolare * covalente * metallico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17256	Domanda 109022	CHI	Il legame ionico è:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame covalente eteropolare * un legame di natura elettrostatica * un debole legame di interazione elettrostatica tra molecole di solvente e soluto * un legame tra due atomi uguali * Nessuna delle altre risposte è corretta
17257	Domanda 109023	CHI	Se il tritio perde un neutrone diviene:	<ul style="list-style-type: none"> * idrogeno * uranio * elio * litio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17258	Domanda 109024	CHI	Come viene rappresentata la molarità:	<ul style="list-style-type: none"> * N * Mo * m * Nessuna delle altre risposte è corretta
17259	Domanda 109025	CHI	Un acido reagisce con una base per formare acqua e un sale. Questo processo è chiamato:	<ul style="list-style-type: none"> * neutralizzazione * esterificazione * idrolisi * combustione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17260	Domanda 109026	CHI	Il valore che esprime il numero di moli di soluto in 1 kg di solvente puro rappresenta la:	<ul style="list-style-type: none"> * normalità * molarità * molalità * frazione molare * Nessuna delle altre risposte è corretta
17261	Domanda 109027	CHI	Una soluzione che presenta pH = 7.4 (il pH normale del sangue) si deve definire:	<ul style="list-style-type: none"> * debolmente basica * fortemente acida * debolmente acida * neutra * Nessuna delle altre risposte è corretta
17262	Domanda 109028	CHI	La pressione atmosferica:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta con l'aumentare dell'altitudine * diminuisce con l'aumentare dell'altitudine * non varia con il variare dell'altitudine * aumenta di 100 torr per ogni 1000 metri di incremento di altitudine * Nessuna delle altre risposte è corretta
17263	Domanda 109029	CHI	Un atomo che ha perso un elettrone è definito:	<ul style="list-style-type: none"> * nuclide radioattivo * anione * anfoione * catione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17264	Domanda 109030	CHI	L'elemento che in una reazione diminuisce il suo numero di ossidazione è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * reagente * riducente * elettrodo * controcazione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17265	Domanda 109031	CHI	Il numero di moli di un soluto per litro di soluzione esprime:	<ul style="list-style-type: none"> * la molalità * la frazione molare * la molarità * la normalità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17266	Domanda 109032	CHI	Per ottenere un metallo allo stato di elemento da un minerale che lo contiene sotto forma di ossido, quale tra le seguenti trasformazioni chimiche si deve effettuare?	<ul style="list-style-type: none"> * Ossidazione * Neutralizzazione * Acidificazione * Riduzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17267	Domanda 109033	CHI	Le proprietà chimiche di un atomo sono determinate dal suo:	<ul style="list-style-type: none"> * numero di massa * peso atomico * numero atomico * numero di neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17268	Domanda 109034	CHI	Quali di questi composti ha proprietà ossidanti?	<ul style="list-style-type: none"> * H_2O_2 * H_2 * NaCl * HCl * Nessuna delle altre risposte è corretta
17269	Domanda 109035	CHI	A quale pH si ha la maggior concentrazione in idrogenioni?	<ul style="list-style-type: none"> * 5 * 6,5 * 7 * 8 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17270	Domanda 109036	CHI	Il passaggio diretto dallo stato solido allo stato di vapore è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * solidificazione * vaporizzazione * sublimazione * brinazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17271	Domanda 109037	CHI	Una reazione si definisce endotermica quando:	<ul style="list-style-type: none"> * avviene con assorbimento di calore * avviene con sviluppo di calore * si trova all'equilibrio * presenta una velocità di reazione elevata * Nessuna delle altre risposte è corretta
17272	Domanda 109038	CHI	Il rapporto fra una mole ed una micromole è:	<ul style="list-style-type: none"> * 1:1 * 10:1 * 1:1000 * 1:1000000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17273	Domanda 109039	CHI	La massa dell'atomo è concentrata:	<ul style="list-style-type: none"> * solo nei protoni * prevalentemente nel nucleo * solo nei neutroni * prevalentemente negli elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17274	Domanda 109040	CHI	Una reazione di ossido-riduzione è caratterizzata dal fatto che:	<ul style="list-style-type: none"> * un prodotto viene frazionato in più parti * uno o più elementi di una sostanza si trasformano in altri elementi a più basso peso atomico * uno o più elementi modificano il loro stato di ossidazione * un elemento aumenta il proprio numero di ossidazione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17275	Domanda 109041	CHI	L'affinità elettronica è:	<ul style="list-style-type: none"> * la tendenza ad attrarre gli elettroni di legame * l'energia spesa nella formazione del legame * la carica negativa dell'elettrone * una misura della tendenza di un atomo a trasformarsi in catione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17276	Domanda 109042	CHI	Gli elementi con configurazione elettronica esterna s^2p^6 sono:	<ul style="list-style-type: none"> * metalli alcalini * alogeni * metalli alcalino ferrosi * gas nobili * Nessuna delle altre risposte è corretta
17277	Domanda 109043	CHI	In quale dei seguenti composti allo stato liquido sono presenti legami idrogeno:	<ul style="list-style-type: none"> * Esano C_6H_{14} * Etilene $CH_2 = CH_2$ * Acido fluoridrico HF * NaH * Nessuna delle altre risposte è corretta
17278	Domanda 109044	CHI	Come viene chiamato il passaggio di stato liquido-vapore?	<ul style="list-style-type: none"> * Sublimazione * Brinamento * Fusione * Evaporazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17279	Domanda 109045	CHI	Il numero di massa di un atomo può essere definito come:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero di atomi contenuti in una molecola * il numero di elettroni contenuti in un atomo * il numero di neutroni contenuti in un atomo * la somma del numero di protoni e di neutroni contenuti in un atomo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17280	Domanda 109046	CHI	Gli orbitali atomici sono:	<ul style="list-style-type: none"> * orbite in cui si muovono i neutroni * zone di spazio attorno al nucleo entro cui è probabile trovare uno o due elettroni * zone spaziali occupate dal nucleo * traiettorie percorse dagli atomi nel loro moto * Nessuna delle altre risposte è corretta
17281	Domanda 109047	CHI	Un valore negativo della variazione di energia libera indica che una reazione è:	<ul style="list-style-type: none"> * endotermica * reversibile * molto veloce * spontanea * Nessuna delle altre risposte è corretta
17282	Domanda 109048	CHI	Il volume di 22,4 litri è quello occupato da:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 mole di azoto liquido * 1 kg di acqua allo stato di vapore * 1 mole di qualunque gas alle condizioni standard * 1 equivalente di una soluzione molare * Nessuna delle altre risposte è corretta
17283	Domanda 109049	CHI	Quale dei seguenti sistemi non è eterogeneo?	<ul style="list-style-type: none"> * Schiuma * Sospensione * Fumo * Emulsione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17284	Domanda 109050	CHI	Rispetto all'acqua pura, una soluzione di NaCl:	<ul style="list-style-type: none"> * è più acida * è meno acida * ha la stessa acidità * è meno basica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17285	Domanda 109051	CHI	A quale pH si ha una maggiore concentrazione di ioni H^+ ?	<ul style="list-style-type: none"> * 5 * 4 * 8 * 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17286	Domanda 109052	CHI	Il legame è ionico nel composto di formula:	<ul style="list-style-type: none"> * CH_3COOH * KCl * CO_2 * NH_3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17287	Domanda 109053	CHI	Il legame covalente è dovuto alla compartecipazione di:	<ul style="list-style-type: none"> * almeno due elettroni fra due atomi * almeno due protoni fra due atomi * elettroni e protoni fra due atomi * un solo protone fra due atomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17288	Domanda 109054	CHI	Le percentuali di azoto e ossigeno nell'aria sono rispettivamente circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 70 e 30 * 60 e 40 * 80 e 20 * 40 e 60 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17289	Domanda 109055	CHI	Se in una reazione chimica un elemento subisce una riduzione, significa che il suo numero di ossidazione è diventato:	<ul style="list-style-type: none"> * uguale a zero * più positivo o meno negativo * il doppio di come era prima * più negativo o meno positivo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17290	Domanda 109056	CHI	I sali sono composti che si formano dalla reazione di:	<ul style="list-style-type: none"> * un ossidante e un riducente * un ossido ed un metallo * un non-metallo con ossigeno * un acido e una base * Nessuna delle altre risposte è corretta
17291	Domanda 109057	CHI	A quale pH si ha una maggiore concentrazione di ioni OH^- :	<ul style="list-style-type: none"> * 8 * 4 * 7 * 5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17292	Domanda 109058	CHI	Una reazione di ossidazione è sempre caratterizzata da:	<ul style="list-style-type: none"> * un acquisto di elettroni * una perdita di elettroni * né acquisto né perdita di elettroni * una diminuzione del numero di ossidazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17293	Domanda 109059	CHI	L'equazione di stato dei gas ideali è:	<ul style="list-style-type: none"> * $PV = R/T$ * $PV = nRT$ * $PT = nV$ * $P/V = K$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17294	Domanda 109060	CHI	Nel sistema periodico degli elementi gli atomi Li, Na, K appartengono al primo gruppo (1a) e quindi tutti:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno un elettrone nell'orbitale s più esterno * hanno un elettrone nell'orbitale p più esterno * possono dare uno ione con una carica negativa * possono dare un legame covalente * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17295	Domanda 109061	CHI	L'energia cinetica media di un gas dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla pressione * dal volume del gas * dalla temperatura * dal numero di molecole * Nessuna delle altre risposte è corretta
17296	Domanda 109062	CHI	In una soluzione di glucosio in acqua, la frazione molare del glucosio è 0,04. Pertanto, la frazione molare dell'acqua è:	<ul style="list-style-type: none"> * 1,96 * 1,04 * 0,90 * 0,96 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17297	Domanda 109063	CHI	Individuare, tra le seguenti sostanze, l'acido forte:	<ul style="list-style-type: none"> * acido acetico * acido carbonico * acido oleico * idrossido di sodio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17298	Domanda 109064	CHI	Che cosa caratterizza nel sistema periodico tutti gli elementi di uno stesso gruppo?	<ul style="list-style-type: none"> * Hanno identiche proprietà chimiche * Hanno lo stesso peso atomico * Hanno lo stesso numero atomico * Hanno lo stesso numero di elettroni di valenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
17299	Domanda 109066	CHI	Qual è la struttura spaziale di una ibridazione sp^3 ?	<ul style="list-style-type: none"> * Tetraedrica * Quadrata * Cubica * Cilindrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17300	Domanda 109067	CHI	Una soluzione che ha pH = 8 viene definita:	<ul style="list-style-type: none"> * fortemente acida * neutra * debolmente basica * molto basica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17301	Domanda 109068	CHI	Nella tavola periodica degli elementi il numero atomico lungo un periodo:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce progressivamente * aumenta progressivamente * resta invariato * varia in modo casuale * Nessuna delle altre risposte è corretta
17302	Domanda 109069	CHI	La reazione $Fe^{3+} + 1e^-$ da Fe^{2+} è una:	<ul style="list-style-type: none"> * ossidazione * riduzione * deidrogenazione * condensazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17303	Domanda 109071	CHI	Un catalizzatore è una sostanza che ha sempre l'effetto di:	<ul style="list-style-type: none"> * aumentare la velocità di una reazione * rallentare la velocità di una reazione * far avvenire una reazione non spontanea * aumentare il rendimento di una reazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17304	Domanda 109072	CHI	Nell'acqua, solvente polare, si scioglie meglio:	<ul style="list-style-type: none"> * NaCl * l'etere * la benzina * un grasso * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17305	Domanda 109073	CHI	In una reazione chimica reversibile la velocità della reazione da sinistra a destra è uguale a quella da destra a sinistra quando:	<ul style="list-style-type: none"> * la reazione è all'equilibrio * la concentrazione dei reagenti è uguale a quella dei prodotti * la reazione è esotermica verso destra * temperatura e pressione sono quelle standard * Nessuna delle altre risposte è corretta
17306	Domanda 109074	CHI	Quale dei seguenti elementi è un gas nobile?	<ul style="list-style-type: none"> * F * Cl * H * Br * Nessuna delle altre risposte è corretta
17307	Domanda 109075	CHI	Per triplo legame si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame fra tre molecole * un legame fra tre ioni * un legame fra tre atomi * un legame derivante dalla compartecipazione di tre coppie di elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17308	Domanda 109076	CHI	Un legame covalente polare si può formare fra:	<ul style="list-style-type: none"> * due elementi di diversa elettronegatività * due ioni di segno opposto * una coppia eschimese * due atomi uguali * Nessuna delle altre risposte è corretta
17309	Domanda 109077	CHI	Il peso molecolare è:	<ul style="list-style-type: none"> * la somma dei pesi atomici di tutti gli atomi costituenti una molecola * la semisomma dei pesi atomici di tutti gli atomi di una molecola * la somma dei pesi atomici del 50% degli atomi di una molecola * un multiplo della somma dei pesi atomici degli atomi di una molecola * Nessuna delle altre risposte è corretta
17310	Domanda 109078	CHI	Nella molecola H ₂ , i due atomi di idrogeno sono uniti da un legame:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * covalente * a ponte di idrogeno * covalente con parziale carattere ionico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17311	Domanda 109079	CHI	Si definisce ossidante una sostanza che:	<ul style="list-style-type: none"> * perde elettroni * acquista elettroni * non acquista, né perde elettroni * attiva la sintesi proteica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17312	Domanda 109080	CHI	La variazione di energia libera di una reazione all'equilibrio è:	<ul style="list-style-type: none"> * positiva * negativa * nulla * variabile in funzione della pressione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17313	Domanda 109081	CHI	In una soluzione acida si ha:	<ul style="list-style-type: none"> * [H⁺] > [OH⁻] * [H⁺] = [OH⁻] * [H⁺] < [OH⁻] * [OH⁻] = [O⁻] * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17314	Domanda 109082	CHI	Nella reazione: $\text{Zn} + \text{FeCl}_2 = \text{ZnCl}_2 + \text{Fe}$, l'elemento che si riduce è:	<ul style="list-style-type: none"> * Zn * Fe * Cl * non è una reazione di ossido-riduzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17315	Domanda 109083	CHI	Nella formazione di una mole di CO_2 a partire da carbonio ed ossigeno: $\text{C} + \text{O}_2 = \text{CO}_2$ si produce una quantità di calore pari a 93,6 Kcalorie. La reazione può essere definita:	<ul style="list-style-type: none"> * spontanea * irreversibile * equilibrata * omogenea * Nessuna delle altre risposte è corretta
17316	Domanda 109084	CHI	Il legame tra l'ossigeno e l'idrogeno in una molecola d'acqua è:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * a idrogeno * dativo * covalente * Nessuna delle altre risposte è corretta
17317	Domanda 109085	CHI	La massa di un atomo è sostanzialmente determinata:	<ul style="list-style-type: none"> * solo dai protoni * solo dai neutroni * dagli elettroni * dai protoni e dai neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17318	Domanda 109086	CHI	Il pH di una soluzione acquosa 2 molare di NaCl è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 2,0 * 7,0 * 7,2 * 9,0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17319	Domanda 109087	CHI	Quale dei seguenti liquidi è acido?	<ul style="list-style-type: none"> * Varecchina * Succo di limone * Lisoformio * Benzina * Nessuna delle altre risposte è corretta
17320	Domanda 109088	CHI	Quali tra le seguenti molecole NON è polare?	<ul style="list-style-type: none"> * NH_3 * H_2O * HCl * CO_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17321	Domanda 109089	CHI	Un atomo in condizioni neutre contiene 8 elettroni, 8 protoni e 9 neutroni. Il peso atomico risulta quindi:	<ul style="list-style-type: none"> * 8 * 9 * 16 * 17 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17322	Domanda 109090	CHI	Se fra due atomi esiste una grande differenza di elettronegatività, si forma:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame covalente omopolare * un legame covalente eteropolare * un legame dativo * un legame ionico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17323	Domanda 109091	CHI	L'anione cromato CrO_4^{--} si trasforma nel catione Cr^{3+} e in questa reazione l'atomo Cr:	<ul style="list-style-type: none"> * passa da numero di ossidazione +6 a +3 e si riduce * passa da numero di ossidazione +6 a +3 e si ossida * passa da numero di ossidazione -2 a +3 e si riduce * passa da numero di ossidazione -2 a +3 e si ossida * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17324	Domanda 109092	CHI	Qual è il valore massimo del numero di ossidazione esplicabile dal carbonio?	<ul style="list-style-type: none"> * +2 * +3 * +4 * +5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17325	Domanda 109093	CHI	A quale elemento neutro, non eccitato, appartiene la seguente struttura elettronica esterna: $2s^2 2p^2$?	<ul style="list-style-type: none"> * Fe * O * C * N * Nessuna delle altre risposte è corretta
17326	Domanda 109094	CHI	Gli orbitali ibridi sp^3 sono in numero di:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 2 * 3 * 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17327	Domanda 109095	CHI	Un elemento si ossida quando:	<ul style="list-style-type: none"> * guadagna elettroni * reagisce ad alta temperatura * perde elettroni * passa allo stato gassoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17328	Domanda 109096	CHI	L'aggiunta di un catalizzatore ad una miscela di reazione ha lo scopo di:	<ul style="list-style-type: none"> * acidificare il mezzo di reazione * far avvenire una reazione di per sé non spontanea (termodinamicamente impossibile) * modificare (aumentare) la velocità di una reazione di per sé spontanea * bloccare in modo irreversibile il processo reattivo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17329	Domanda 109097	CHI	Qual è il numero di ossidazione dell'idrogeno in HF?	<ul style="list-style-type: none"> * +1 * 0 * -2 * -1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17330	Domanda 109098	CHI	In quali delle seguenti sostanze il legame tra gli atomi è di natura ionica?	<ul style="list-style-type: none"> * Diamante * Ammoniaca * Bromuro di potassio * Acido cloridrico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17331	Domanda 109099	CHI	Che differenza c'è tra sublimazione ed evaporazione?	<ul style="list-style-type: none"> * Sono uno l'inverso dell'altro * Non c'è nessuna differenza * La sublimazione è il passaggio solido-vapore, l'evaporazione è il passaggio liquido-vapore * La sublimazione è il passaggio vapore-solido, l'evaporazione è il passaggio liquido-vapore * Nessuna delle altre risposte è corretta
17332	Domanda 109100	CHI	In una reazione di ossido-riduzione, l'ossidante:	<ul style="list-style-type: none"> * assume sempre ossigeno * cede sempre ossigeno * cede sempre elettroni * assume sempre elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17333	Domanda 109101	CHI	Indicare quale dei seguenti eventi si verifica in una pila:	<ul style="list-style-type: none"> * la semireazione di ossidazione all'anodo * la semireazione di riduzione all'anodo * reazione sia di ossidazione che di riduzione all'anodo * reazione sia di ossidazione che di riduzione al catodo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17334	Domanda 109102	CHI	I legami chimici presenti nella molecola dell'ossigeno sono:	<ul style="list-style-type: none"> * ionici * covalenti puri * covalenti polari * dativi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17335	Domanda 109103	CHI	Il principio secondo il quale in un orbitale non possono trovarsi più di 2 elettroni, aventi spin opposti, fu enunciato da:	<ul style="list-style-type: none"> * Einstein * Pauli * Pauling * Heisenberg * Nessuna delle altre risposte è corretta
17336	Domanda 109104	CHI	Il legame tra idrogeno e cloro nell'acido cloridrico è:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * omeopolare * covalente dativo * covalente polare * Nessuna delle altre risposte è corretta
17337	Domanda 109105	CHI	Qual è la $[H^+]$ di una soluzione a pH = 6?	<ul style="list-style-type: none"> * 10^6 M * 10^{-6} M * $6 \cdot 10^{-1}$ M * $6 \cdot 10^{-6}$ M * Nessuna delle altre risposte è corretta
17338	Domanda 109106	CHI	Gli atomi tendono a legarsi ad altri atomi formando legami chimici:	<ul style="list-style-type: none"> * per raggiungere una condizione di minore energia * per raggiungere una condizione di maggiore energia * per raggiungere un maggior potenziale di ionizzazione * per raggiungere una minore elettronegatività * Nessuna delle altre risposte è corretta
17339	Domanda 109108	CHI	Il legame chimico presente tra due atomi di carbonio appartenenti ad una catena idrocarburica satura è:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * covalente * dativo * metallico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17340	Domanda 109109	CHI	Un atomo in condizioni neutre contiene 7 elettroni, 7 protoni e 8 neutroni. Il numero atomico risulta quindi:	<ul style="list-style-type: none"> * 7 * 8 * 14 * 15 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17341	Domanda 109110	CHI	Quanti grammi pesano 2 moli di acqua?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 8 * 18 * 24 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17342	Domanda 109111	CHI	Due nuclidi hanno entrambi numero atomico 6 ma uno ha numero di massa 12 e l'altro 13. I due nuclidi si differenziano per:	<ul style="list-style-type: none"> * numero di neutroni * numero di protoni * numero di elettroni * simbolo chimico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17343	Domanda 109112	CHI	La seguente struttura elettronica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ è riferibile:	<ul style="list-style-type: none"> * ad un alogeno * ad un elemento di transizione * ad un gas nobile * ad un metallo alcalino-terroso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17344	Domanda 109113	CHI	La forza elettromotrice di una pila si calcola con la legge di:	<ul style="list-style-type: none"> * Hess * Nessler * Nernst * Dalton * Nessuna delle altre risposte è corretta
17345	Domanda 109114	CHI	Ad una certa temperatura e ad una pressione di 0,2 atmosfere, volumi uguali di due gas diversi:	<ul style="list-style-type: none"> * contengono sempre lo stesso numero di molecole * hanno lo stesso peso molecolare * hanno la stessa massa * hanno la stessa densità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17346	Domanda 109115	CHI	Come va considerata una soluzione acquosa di cloruro di sodio?	<ul style="list-style-type: none"> * Corpo semplice * Composto * Miscelanza omogenea * Miscelanza eterogenea * Nessuna delle altre risposte è corretta
17347	Domanda 109117	CHI	In questa reazione di ossido riduzione: $2HBr + I_2 \rightarrow 2HI + Br_2$:	<ul style="list-style-type: none"> * il bromo si riduce e lo iodio si ossida * il bromo si ossida e lo iodio si riduce * il bromo e lo iodio si ossidano e il potassio si riduce * il potassio si riduce e lo iodio si ossida * Nessuna delle altre risposte è corretta
17348	Domanda 109120	CHI	La formula minima di un composto indica:	<ul style="list-style-type: none"> * la disposizione spaziale degli atomi nella molecola * l'appartenenza alla serie stereochimica L o D * il rapporto tra gli atomi nella molecola * la struttura degli atomi di carbonio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17349	Domanda 109121	CHI	Il pH di una soluzione 0,1 M di acido cloridrico è:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,1 * 1,0 * 4,0 * 7,0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17350	Domanda 109122	CHI	A pH inferiore al suo punto isoelettrico, un amminoacido è prevalentemente in forma:	<ul style="list-style-type: none"> * anfionica * cationica * senza carica * anionica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17351	Domanda 109123	CHI	Una soluzione di un solido in un liquido si definisce satura quando:	<ul style="list-style-type: none"> * è limpida * è presente corpo di fondo * è diluita * non si filtra * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17352	Domanda 109124	CHI	In una soluzione prevale la concentrazione degli ioni idrossonio H_3O^+ rispetto a quella degli ioni OH^- . La soluzione è:	<ul style="list-style-type: none"> * neutra * acida * basica * isotonica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17353	Domanda 109125	CHI	Quali sono le forze che tengono insieme le molecole di metano?	<ul style="list-style-type: none"> * Forze di Van der Waals * Legami ionici * Legami omeopolari * Legami covalenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
17354	Domanda 109126	CHI	La molecola di H_2O :	<ul style="list-style-type: none"> * presenta legami covalenti omopolari * è un elettrolita forte completamente dissociato * contiene legami ionici * non è dipolare * Nessuna delle altre risposte è corretta
17355	Domanda 109127	CHI	Se in una soluzione acquosa il pH = 7,3 la $[\text{H}^+]$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * 7,3 * 10^{-14} * 10^7 * $10^{-7,3}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17356	Domanda 109128	CHI	Una soluzione 0,1 molare si prepara sciogliendo 0,1 moli di soluto in:	<ul style="list-style-type: none"> * un litro di soluzione * un chilo di solvente * un chilo di soluzione * 100 millilitri di solvente * Nessuna delle altre risposte è corretta
17357	Domanda 109129	CHI	Il legame chimico fra due atomi identici è:	<ul style="list-style-type: none"> * dativo * covalente omopolare * polare * ionico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17358	Domanda 109130	CHI	La costante di equilibrio di una reazione chimica è costante:	<ul style="list-style-type: none"> * al variare della temperatura * a temperatura costante * a pressione costante * al variare della pressione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17359	Domanda 109131	CHI	Quale fra i seguenti è un solvente polare?	<ul style="list-style-type: none"> * Cloroformio * Benzene * Esano * Acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
17360	Domanda 109132	CHI	Il legame che si forma tra un metallo alcalino ed un alogeno è:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * covalente puro * dativo * metallico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17361	Domanda 109133	CHI	In un atomo quanti elettroni possono avere gli stessi valori per tutti i quattro numeri quantici?	<ul style="list-style-type: none"> * 6 * 10 * 2 * nessuno * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17362	Domanda 109134	CHI	In un sistema chimico all'equilibrio, l'equilibrio stesso è di tipo:	<ul style="list-style-type: none"> * statico * dinamico * instabile * transiente * Nessuna delle altre risposte è corretta
17363	Domanda 109135	CHI	Due isotopi sono caratterizzati dal NON avere lo stesso:	<ul style="list-style-type: none"> * numero di massa * numero di protoni * numero atomico * numero di posizione nel sistema periodico degli elementi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17364	Domanda 109136	CHI	In una reazione di ossido-riduzione il riducente:	<ul style="list-style-type: none"> * cede elettroni all'ossidante * non cambia numero di ossidazione * diminuisce il suo numero di ossidazione * acquista elettroni dall'ossidante * Nessuna delle altre risposte è corretta
17365	Domanda 109137	CHI	Il numero di ossidazione dell'ossigeno nella molecola di H_2O_2 è:	<ul style="list-style-type: none"> * - 2 * - 1 * 0 * +1/2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17366	Domanda 109138	CHI	L'ebullioscopia:	<ul style="list-style-type: none"> * indica la temperatura di ebollizione di un soluto * studia la variazione della temperatura di ebollizione dell'acqua in funzione della pressione * studia le sostanze che impediscono l'ebollizione dell'acqua * studia la variazione del punto di ebollizione di un solvente per aggiunta di un soluto * Nessuna delle altre risposte è corretta
17367	Domanda 109140	CHI	Secondo Bronsted-Lowry l'acido coniugato della base CO_3^{2-} è:	<ul style="list-style-type: none"> * CO_2 * HCO_3^- * H_2CO_3 * H_3O^+ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17368	Domanda 109141	CHI	Il volume di una mole di gas, in condizioni standard, corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 L * N (numero di Avogadro) L * 22,4 L * 0,082 L * Nessuna delle altre risposte è corretta
17369	Domanda 109142	CHI	L'ordine di riempimento degli orbitali atomici per gli elementi del terzo periodo è:	<ul style="list-style-type: none"> * 4s, 3d, 4p * 3s, 2p, 3p * 3p, 3s, 3d * 3s, 3p * Nessuna delle altre risposte è corretta
17370	Domanda 109143	CHI	Rispetto all'acqua pura, una soluzione di NaCl:	<ul style="list-style-type: none"> * è più acida * è meno acida * ha la stessa acidità * è più basica o più acida a seconda della concentrazione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17371	Domanda 109144	CHI	Qual è la forma geometrica di una ibridazione sp^2 ?	<ul style="list-style-type: none"> * Tetraedrica * Quadrata * Cubica * Cilindrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17372	Domanda 109145	CHI	Una soluzione acquosa ha pH 12. È:	<ul style="list-style-type: none"> * basica * è necessario indicare quale soluto è presente * neutra * acida * Nessuna delle altre risposte è corretta
17373	Domanda 109146	CHI	Un anione è:	<ul style="list-style-type: none"> * un atomo che ha acquistato protoni * un atomo che ha perso protoni * un atomo che emette raggi gamma * una sostanza contenente il gruppo funzionale delle ammine * Nessuna delle altre risposte è corretta
17374	Domanda 109147	CHI	Nell'equazione di stato dei gas R è:	<ul style="list-style-type: none"> * un numero adimensionale * un numero che varia con la temperatura * una costante di proporzionalità * un numero intero * Nessuna delle altre risposte è corretta
17375	Domanda 109148	CHI	Un elemento riducente:	<ul style="list-style-type: none"> * si riduce * acquista elettroni * si ossida * diminuisce il suo stato di ossidazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17376	Domanda 109149	CHI	L'unità di misura delle masse atomiche è pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * 1/16 della massa di un atomo di ossigeno * 1/12 della massa di un atomo di carbonio * 1/12 della massa di un atomo dell'isotopo del carbonio con numero di massa 12 * massa dell'atomo di idrogeno in quanto è l'atomo di massa minore * Nessuna delle altre risposte è corretta
17377	Domanda 109150	CHI	Quanti elettroni possono essere contenuti al massimo in un orbitale?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 8 * 18 * 32 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17378	Domanda 109151	CHI	Gli elettroni contenuti negli orbitali di tipo p, d, f, hanno numero quantico secondario rispettivamente:	<ul style="list-style-type: none"> * 1, 2, 3 * - 1, - 2, - 3 * 0, 1, 2 * 3, 5, 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17379	Domanda 109152	CHI	Un catalizzatore di una reazione chimica ne modifica:	<ul style="list-style-type: none"> * il ΔG * la temperatura ottimale * la costante di equilibrio * la velocità * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17380	Domanda 109153	CHI	Una soluzione neutra è caratterizzata:	<ul style="list-style-type: none"> * da una pressione osmotica uguale a quella atmosferica * dalla concentrazione dell'idrogeno uguale a quella dell'ossigeno * dalla concentrazione dello ione idrogeno uguale a quella dello ione ossigeno * dalla concentrazione dello ione idrogeno uguale a quella dello ione ossidrilico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17381	Domanda 109154	CHI	Nella seguente reazione: $2\text{NaCl} + \text{Br}_2$ da $\text{Cl}_2 + 2\text{NaBr}$:	<ul style="list-style-type: none"> * il bromo ed il cloro si ossidano e il sodio si riduce * il cloro si riduce e il sodio si ossida * il cloro si ossida e il bromo si riduce * il cloro si riduce e il bromo si ossida * Nessuna delle altre risposte è corretta
17382	Domanda 109155	CHI	La molalità di una soluzione esprime:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero di moli in 100 mL di solvente * il numero di moli in 1000 g di solvente * il numero di moli in 1000 mL di soluzione * il numero di grammi in 100 g di soluzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17383	Domanda 109156	CHI	Che cos'è il numero di massa di un elemento?	<ul style="list-style-type: none"> * La somma del numero di protoni e di neutroni * La sua massa in grammi * Il rapporto tra la sua massa media e il dalton * La quantità in grammi uguale al numero atomico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17384	Domanda 109157	CHI	Una soluzione è ipotonica rispetto al sangue quando:	<ul style="list-style-type: none"> * la concentrazione dell'ossigeno è uguale a quella del sangue * la concentrazione dell'idrogeno è inferiore a quella del sangue * la pressione osmotica è uguale a quella del sangue * la pressione osmotica è superiore a quella del sangue * Nessuna delle altre risposte è corretta
17385	Domanda 109158	CHI	Indicare quale delle seguenti molecole contiene un solo legame covalente puro:	<ul style="list-style-type: none"> * NaCl * CO * HCl * Cl_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17386	Domanda 109159	CHI	Le proprietà chimiche degli elementi di uno stesso gruppo dipendono dal numero di:	<ul style="list-style-type: none"> * elettroni totali * elettroni di valenza * neutroni * protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17387	Domanda 109160	CHI	Se il pOH di una soluzione acquosa è 10, il pH è:	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * 1 * 4 * 9 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17388	Domanda 109161	CHI	La differenza fra gli isotopi 14 e 12 del carbonio consiste nel fatto che:	<ul style="list-style-type: none"> * il primo possiede due protoni in più * il primo possiede due protoni in meno * il primo possiede due neutroni in più * il secondo possiede due neutroni in più * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17389	Domanda 109162	CHI	Nella reazione $\text{As}_2\text{O}_3 + 4\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_3\text{AsO}_4 + 4\text{NO}_2$ gli elementi che subiscono una variazione del numero di ossidazione sono:	<ul style="list-style-type: none"> * As e N * O e As * N e H * As e H * Nessuna delle altre risposte è corretta
17390	Domanda 109163	CHI	Le forze che uniscono gli atomi di idrogeno a quelli di cloro in HCl gassoso sono rappresentate da:	<ul style="list-style-type: none"> * forze di Van der Waals * legami ad idrogeno * legami covalenti * legami ionici * Nessuna delle altre risposte è corretta
17391	Domanda 109164	CHI	In una reazione di ossidoriduzione si verifica l'eguaglianza tra il numero di:	<ul style="list-style-type: none"> * atomi che si ossidano e che si riducono * elettroni ceduti e cariche negative * elettroni ceduti ed elettroni acquistati * elettroni ceduti e cariche positive * Nessuna delle altre risposte è corretta
17392	Domanda 109166	CHI	Qual è il pH di una soluzione acquosa di NaCl 0,2 Molare?	<ul style="list-style-type: none"> * 4,0 * 7,8 * 7,0 * 2,0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17393	Domanda 109167	CHI	Due atomi di azoto possono formare tra di loro:	<ul style="list-style-type: none"> * legami ionici * legami covalenti * nessun legame * legami polari * Nessuna delle altre risposte è corretta
17394	Domanda 109168	CHI	Il peso in grammi corrispondente alla massa atomica è:	<ul style="list-style-type: none"> * il peso atomico * il grammo atomo * il peso di un atomo * il numero atomico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17395	Domanda 109169	CHI	Il peso atomico del ferro è 55,8. Pertanto:	<ul style="list-style-type: none"> * 55,8 atomi di ferro pesano 55,8 g * un atomo di ferro pesa 55,8 g * un grammoatomo di ferro pesa 55,8 g * una mole di ferro pesa 55,8 mg * Nessuna delle altre risposte è corretta
17396	Domanda 109170	CHI	Il numero di molecole contenute in una mole di qualsiasi sostanza è:	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{23} * $6,02 \cdot 10^{23}$ * $6,02 \cdot 10^{-23}$ * $6,02 \cdot 10^9$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17397	Domanda 109171	CHI	Secondo Planck la luce e le altre forme di energia sono pacchetti di:	<ul style="list-style-type: none"> * fotoni * bosoni * quanti * barioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17398	Domanda 109172	CHI	La massa di un atomo è sostanzialmente determinata:	<ul style="list-style-type: none"> * dai protoni e dagli elettroni * dai protoni e dai neutroni * solo dai neutroni * solo dai protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17399	Domanda 109173	CHI	Un catione è:	<ul style="list-style-type: none"> * una particella mono- o pluriatomica con una o più cariche positive * un atomo che ha acquistato protoni * un atomo che ha perso protoni * una sostanza contenente il gruppo funzionale del chetone * Nessuna delle altre risposte è corretta
17400	Domanda 109174	CHI	La differenza tra il numero di massa e il numero atomico di un atomo fornisce:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero di elettroni * il numero di protoni * il numero di neutroni * la carica dell'atomo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17401	Domanda 109175	CHI	L'ossido di potassio reagendo con l'acqua forma:	<ul style="list-style-type: none"> * un sale * una base * potassio libero * non reagisce * Nessuna delle altre risposte è corretta
17402	Domanda 109176	CHI	Se una molecola si scioglie in esano e non in acqua, tale molecola sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * polare * ionica * dativa * non polare * Nessuna delle altre risposte è corretta
17403	Domanda 109177	CHI	Una soluzione è ipertonica rispetto al sangue quando:	<ul style="list-style-type: none"> * la pressione osmotica è uguale a quella del sangue * la pressione osmotica è superiore a quella del sangue * la concentrazione dello ione idrogeno è superiore a quella del sangue * la concentrazione dello ione idrogeno è uguale a quella del sangue * Nessuna delle altre risposte è corretta
17404	Domanda 109178	CHI	L'atomo di Se, con numero di massa 80 e numero atomico 34, contiene nel nucleo:	<ul style="list-style-type: none"> * 5 protoni e 2 neutroni * 17 protoni e 80 neutroni * 7 protoni ed 8 neutroni * 34 protoni e 46 neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17405	Domanda 109179	CHI	Il valore di pH di una soluzione informa su:	<ul style="list-style-type: none"> * il contenuto di ioni * la concentrazione di ioni idronio * la pressione osmotica * il punto di ebollizione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17406	Domanda 109180	CHI	La tensione superficiale è una proprietà caratteristica dei:	<ul style="list-style-type: none"> * liquidi * solidi * gas * vapori * Nessuna delle altre risposte è corretta
17407	Domanda 109181	CHI	Quale delle seguenti sostanze ha il minor peso molecolare?	<ul style="list-style-type: none"> * Ossigeno * Azoto * Acqua * Ossido di carbonio * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17408	Domanda 109182	CHI	Sapendo che il numero di massa di un atomo è 15 e che il suo numero atomico è 7 ne segue che il numero di neutroni contenuti nel sopra descritto atomo è:	<ul style="list-style-type: none"> * 8 * 14 * 15 * 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17409	Domanda 109183	CHI	Una soluzione basica è caratterizzata:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla concentrazione degli ioni ossidrilici superiore a quella degli ioni idrogeno * dalla concentrazione degli ioni ossidrilici inferiore a quella degli ioni idrogeno * dall'ossigeno disciolto ad una pressione uguale a quella atmosferica * dall'ossigeno disciolto ad una pressione inferiore a quella atmosferica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17410	Domanda 109184	CHI	Le proprietà colligative delle soluzioni sono quelle proprietà che dipendono:	<ul style="list-style-type: none"> * dal numero delle particelle di soluto * dalla natura delle particelle di soluto * dal pH della soluzione * dalla forza ionica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17411	Domanda 109185	CHI	Una soluzione acquosa di NaOH 0,1 molare ha pH:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 8 * 13 * 13,9 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17412	Domanda 109186	CHI	Il legame (o ponte) idrogeno:	<ul style="list-style-type: none"> * è un legame forte * è presente nell'acqua allo stato solido e a quello liquido * è un legame covalente debole * è presente nel cicloesano * Nessuna delle altre risposte è corretta
17413	Domanda 109187	CHI	L'isotopo dell'idrogeno noto come TRITIO è caratterizzato da:	<ul style="list-style-type: none"> * 3 protoni, 1 elettrone, 1 neutrone * 1 protone, 1 elettrone, 1 neutrone * 1 protone, 1 elettrone, 2 neutroni * 1 protone, 1 elettrone, 3 neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17414	Domanda 109188	CHI	L'elemento che in una reazione diminuisce il suo numero di ossidazione è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * ossidante * controcatode * riducente * elettrodo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17415	Domanda 109189	CHI	Che cosa è l'acqua pesante?	<ul style="list-style-type: none"> * L'acqua raffreddata al di sotto di 0 °C ancora allo stato liquido * Una soluzione concentrata di vari isotopi * L'acqua surriscaldata oltre 100 °C * L'acqua con due atomi di deuterio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17416	Domanda 109191	CHI	La molecola dell'acido cloridrico HCl:	<ul style="list-style-type: none"> * presenta legame ionico * presenta legame covalente non polare * presenta legame covalente polare * è polare solo quando viene disciolta in acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17417	Domanda 109192	CHI	La molarità (M) esprime il numero di:	<ul style="list-style-type: none"> * molecole di soluto per litro di soluzione * grammi di soluto per litro di solvente * moli di soluto per litro di soluzione * moli di soluto per kg di solvente * Nessuna delle altre risposte è corretta
17418	Domanda 109193	CHI	Riferendoci agli isotopi di uno stesso elemento, quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA:	<ul style="list-style-type: none"> * gli isotopi hanno lo stesso numero di massa atomica * gli isotopi sono sempre radioattivi * quando un isotopo emette una particella, la sua carica diminuisce * gli isotopi hanno lo stesso numero di protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17419	Domanda 109194	CHI	Due isotopi hanno lo stesso:	<ul style="list-style-type: none"> * numero di massa atomica * peso atomico * numero di protoni * numero di neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17420	Domanda 109195	CHI	Gli isotopi sono nuclidi:	<ul style="list-style-type: none"> * di uno stesso elemento aventi un diverso numero di elettroni * di uno stesso elemento aventi masse diverse * di uno stesso elemento con diverso numero atomico * di uno stesso elemento con diverso numero di protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17421	Domanda 109196	CHI	Il numero dei protoni di un atomo è definito:	<ul style="list-style-type: none"> * dal numero atomico * dal numero di massa * dalla massa atomica * dalla massa atomica meno numero atomico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17422	Domanda 109197	CHI	Un grammo equivalente di NH_4Cl (P.M.= 53,45) è:	<ul style="list-style-type: none"> * 26,73 g * 53,45 g * 13,36 g * 106,9 g * Nessuna delle altre risposte è corretta
17423	Domanda 109198	CHI	Il prodotto ionico dell'acqua è:	<ul style="list-style-type: none"> * $[\text{H}^+][\text{H}^+]$ * $[\text{H}^+][\text{OH}^-]$ * $[\text{OH}^-][\text{OH}^-]$ * $[\text{H}_2\text{O}][\text{H}^+]$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17424	Domanda 109199	CHI	L'elettronegatività è:	<ul style="list-style-type: none"> * la capacità che ha un atomo di cedere elettroni * la capacità che ha un atomo di attrarre elettroni di legame * una proprietà intrinseca degli elettroni * una proprietà intrinseca dei neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17425	Domanda 109200	CHI	Data la reazione: $\text{Fe} + \text{Cu}^{++} \rightarrow \text{Fe}^{++} + \text{Cu}$ si può dire che:	<ul style="list-style-type: none"> * Fe è l'agente ossidante * Fe acquista elettroni * Cu^{++} è l'agente ossidante * Fe viene ridotto * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17426	Domanda 109201	CHI	Un valore negativo della variazione di energia libera indica che la reazione è:	<ul style="list-style-type: none"> * spontanea * endotermica * esotermica * molto veloce * Nessuna delle altre risposte è corretta
17427	Domanda 109202	CHI	Quanti elettroni possono essere contenuti al massimo in un orbitale?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 8 * 18 * 32 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17428	Domanda 109203	CHI	Un atomo neutro contiene 13 protoni, 13 elettroni e 14 neutroni; il peso atomico è circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 26 * 40 * 13 * 27 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17429	Domanda 109204	CHI	Nella reazione: $\text{Zn} + \text{FeCl}_2 \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{Fe}$, lo ione che si riduce è:	<ul style="list-style-type: none"> * Zn^{++} * Fe^{++} * Cl^- * Fe^{+++} * Nessuna delle altre risposte è corretta
17430	Domanda 109205	CHI	Per triplo legame si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame covalente tra tre molecole * un legame tra tre ioni monovalenti * un legame tra ioni trivalenti * un legame derivante dalla compartecipazione di tre coppie di elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17431	Domanda 109206	CHI	Quale è la struttura spaziale di una molecola con ibridazione sp^3 ?	<ul style="list-style-type: none"> * Tetraedrica * Quadrata * Cilindrica * Lineare * Nessuna delle altre risposte è corretta
17432	Domanda 109207	CHI	Il volume di 22,414 litri è occupato da:	<ul style="list-style-type: none"> * una mole di azoto liquido * un chilogrammo di acqua allo stato di vapore * una mole di qualsiasi gas nelle condizioni standard di temperatura e pressione * un grammo di qualsiasi gas nelle condizioni standard di temperatura e pressione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17433	Domanda 109208	CHI	L'elemento che in una reazione aumenta il proprio numero di ossidazione è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * riducente * controcazione * ossidante * catodo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17434	Domanda 109209	CHI	Su basi cinetiche la pressione di un gas è determinata da uno dei seguenti elementi; scegli l'UNICO assolutamente CORRETTO:	<ul style="list-style-type: none"> * la massa delle particelle * il numero di urti delle particelle del gas tra loro * la somma del numero degli urti delle particelle dei gas tra loro e sulle pareti del recipiente * il numero degli urti e delle particelle del gas sulle pareti del recipiente che avvengono con una energia superiore all'energia cinetica media * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17435	Domanda 109210	CHI	Qual è il valore del pH di una soluzione $1 \cdot 10^{-1}$ di H_3O^+ ?	<ul style="list-style-type: none"> * - 1 * 0 * 0,1 * 1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17436	Domanda 109212	CHI	Una soluzione che contiene 0,05 moli di HCl in 100 mL di soluzione è:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,05 M * 0,5 M * 0,5 m * Nessuna delle altre risposte è corretta
17437	Domanda 109213	CHI	Un equilibrio si definisce eterogeneo quando:	<ul style="list-style-type: none"> * vi è più di un reagente * vi è più di un prodotto * vi è più di una fase * vi sono specie neutre e specie ioniche * Nessuna delle altre risposte è corretta
17438	Domanda 109214	CHI	Quando l'acqua alla temperatura di 0 °C si trasforma in ghiaccio cede all'ambiente:	<ul style="list-style-type: none"> * calore di evaporazione * calore specifico * calore di fusione * calore di reazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17439	Domanda 109215	CHI	Quante moli di glucosio, $C_6H_{12}O_6$, ci sono in 900 g di tale sostanza:	<ul style="list-style-type: none"> * 38 * 150 * 75 * 5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17440	Domanda 109217	CHI	L'energia di un orbitale:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce al crescere del numero quantico principale (n) * aumenta al crescere del numero quantico principale (n) * è indipendente dal valore del numero quantico principale (n) * è indipendente dal valore del numero quantico secondario (l) * Nessuna delle altre risposte è corretta
17441	Domanda 109218	CHI	Quanti equivalenti sono contenuti in una mole di $Al(OH)_3$?	<ul style="list-style-type: none"> * 4 * 3 * 2 * 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17442	Domanda 109220	CHI	L'anidride carbonica (CO_2) si distribuisce con un determinato coefficiente fra la fase gassosa e la fase acquosa. UNA SOLA delle seguenti affermazioni è CORRETTA. Quale? La concentrazione della CO_2 nella fase acquosa:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta quando la temperatura aumenta * è indipendente dal pH della fase acquosa * diminuisce quando la temperatura diminuisce * aumenta quando la temperatura diminuisce * Nessuna delle altre risposte è corretta
17443	Domanda 109223	CHI	Quanti litri di anidride carbonica si formano per combustione completa di 120 g di carbone a condizioni standard?	<ul style="list-style-type: none"> * 120 * 224 * 44 * 10 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17444	Domanda 109224	CHI	In una soluzione la concentrazione di ossidrilioni è: $1 \cdot 10^{-3}$ M. Il pH della soluzione è:	<ul style="list-style-type: none"> * 3 * 9 * 10 * 11 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17445	Domanda 109225	CHI	Quale di queste affermazioni è CORRETTA?	<ul style="list-style-type: none"> * A pH = 8 si ha la stessa concentrazione di H^+ e OH^- * A pH = 8 la concentrazione di H^+ è maggiore di quella di OH^- * A pH = 8 la concentrazione di OH^- è maggiore di quella di H^+ * Il pH non dipende dalla concentrazione di OH^- * Nessuna delle altre risposte è corretta
17446	Domanda 109226	CHI	Il legame di coordinazione o dativo è un legame:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * a idrogeno * covalente * dipolo-dipolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17447	Domanda 109227	CHI	Tra le molecole dei gas biatomici, come N_2 , O_2 , Cl_2 , le forze di Van der Waals sono dovute a:	<ul style="list-style-type: none"> * dipoli indotti * dipoli permanenti * energia cinetica * temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
17448	Domanda 109228	CHI	Quale delle seguenti soluzioni conduce in maniera apprezzabile la corrente elettrica?	<ul style="list-style-type: none"> * Soluzione acquosa di bromuro di sodio * Soluzione acquosa di glucosio * Soluzione acquosa di alcool etilico * Soluzione di cloruro di sodio in metanolo puro * Nessuna delle altre risposte è corretta
17449	Domanda 109229	CHI	Un composto ionico si dissocia se sciolto in un solvente:	<ul style="list-style-type: none"> * molto volatile * con alta costante dielettrica * poco volatile * apolare * Nessuna delle altre risposte è corretta
17450	Domanda 109230	CHI	Quale delle seguenti sostanze è un elettrolita debole?	<ul style="list-style-type: none"> * Cloruro di sodio * Acido solforico * Acido acetico * Idrossido di sodio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17451	Domanda 109231	CHI	Mescolando soluzioni contenenti quantità equimolecolari di KOH e di acido formico si otterrà una soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * acida * basica * neutra * colorata * Nessuna delle altre risposte è corretta
17452	Domanda 109232	CHI	In una reazione in cui l'acqua si trasforma in ione idronio H_3O^+ , essa si comporta da:	<ul style="list-style-type: none"> * base * acido * sostanza anfotera * sostanza neutra * Nessuna delle altre risposte è corretta
17453	Domanda 109233	CHI	Facendo reagire 4 g di idrogeno con 160 g di ossigeno, quante moli di acqua si ottengono?	<ul style="list-style-type: none"> * 4 * 10 * 2 * 5 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17454	Domanda 109234	CHI	Sapendo che il peso molecolare dell'acido acetico è 60 e quello dell'acido cloridrico è 36, per preparare due soluzioni dello stesso volume e di uguale molarità si debbono sciogliere rispettivamente:	<ul style="list-style-type: none"> * 12 g di acido acetico e 12 g di acido cloridrico * 10^{-2} g di entrambi i composti * $60 \cdot 10^{-2}$ g di acido acetico e $36 \cdot 10^{-2}$ g di acido cloridrico * 12 g di acido acetico e 3,6 g di acido cloridrico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17455	Domanda 109235	CHI	La pressione osmotica di una soluzione acquosa 1 M di glucosio a 27 °C è circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 300 atm * 24,6 atm * 1 atm * 2 atm * Nessuna delle altre risposte è corretta
17456	Domanda 109236	CHI	Si abbia una soluzione di cloruro di sodio in acqua: come varia il punto di congelamento della soluzione se viene raddoppiato il volume della soluzione per aggiunta di acqua pura?	<ul style="list-style-type: none"> * Diminuisce * Aumenta * Non subisce variazioni * Non subisce variazioni solo se la pressione è costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
17457	Domanda 109237	CHI	La densità assoluta di un gas:	<ul style="list-style-type: none"> * è il rapporto tra il peso ed il volume di una data quantità di gas * è il rapporto tra la massa ed il volume di una data quantità di gas * è il rapporto tra la massa di una data quantità di gas in esame e la massa di un ugual volume di idrogeno * è corrispondente al peso del gas in esame * Nessuna delle altre risposte è corretta
17458	Domanda 109238	CHI	La concentrazione espressa in moli per litro di idrogenioni nel sangue è compresa fra:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,000001 - 0,0001 * 0,00000001 - 0,0000001 * 0,00000 - 0,0000001 * 0,00002 - 0,000002 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17459	Domanda 109239	CHI	L'isotopo carbonio-14 (^{14}C) ha una semivita di 5760 anni. Dopo 17.280 anni la sua radioattività iniziale sarà ridotta a un:	<ul style="list-style-type: none"> * mezzo * terzo * quarto * ottavo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17460	Domanda 109240	CHI	Quanti grammi di ossigeno sono contenuti in 10 moli di acqua?	<ul style="list-style-type: none"> * 160 * 8 * 16 * 80 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17461	Domanda 109241	CHI	Secondo la definizione di Bronsted-Lowry, indicare quale dei seguenti ioni può comportarsi soltanto come acido:	<ul style="list-style-type: none"> * NH_4^+ * PO_3^{--} * HPO_3^{--} * HPO_4^{--} * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17462	Domanda 109242	CHI	Valutare le seguenti affermazioni: la struttura primaria di una proteina è determinata da: (A) legami a idrogeno; (B) legami covalenti; (C) interazioni idrofobiche; (D) legami disolfuro; (E) forze di Van der Waals. UNA SOLA delle seguenti opzioni &	<ul style="list-style-type: none"> * di tipo B e A * di tipo B * di tipo B e D * di tipo B e C * Nessuna delle altre risposte è corretta
17463	Domanda 109243	CHI	In 100 mL di una soluzione di HCl 0,1 N vengono sciolte 0,01 moli di idrossido di sodio. UNA SOLA delle seguenti affermazioni è CORRETTA. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * Il pH aumenta perché la soluzione è costituita da elettroliti forti * Il pH diminuisce perché la soluzione è costituita da elettroliti forti * Il pH aumenta perché la ionizzazione dell'acido cloridrico diminuisce * Il pH aumenta perché aumenta la concentrazione degli ossidrilioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17464	Domanda 109244	CHI	Una sola delle molecole sottoindicate non ha alcun doppietto elettronico libero. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * Metano * Dietiletere * Ammoniaca * Acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
17465	Domanda 109245	CHI	Quante moli per litro di ossidrilioni contiene l'acqua pura a 25 °C?	<ul style="list-style-type: none"> * 0,0000001 * 0,000001 * 0,00000001 * 0,000000101 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17466	Domanda 109247	CHI	Nella trasformazione da un atomo neutro a ione l'atomo perde o acquista:	<ul style="list-style-type: none"> * protoni * cariche positive * unità di massa * elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17467	Domanda 109249	CHI	Quale dei seguenti isotopi radioattivi è usato nella terapia del cancro?	<ul style="list-style-type: none"> * Ossigeno-15 (^{15}O) * Cobalto-60 (^{60}Co) * Tritio (^3H) * Sodio-24 (^{24}Na) * Nessuna delle altre risposte è corretta
17468	Domanda 109250	CHI	Se la soluzione acquosa 0,1 M di una sostanza ha un pH uguale 4,5 la sostanza in soluzione è:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido forte * un acido debole * una sostanza neutra * una base di Lewis * Nessuna delle altre risposte è corretta
17469	Domanda 109251	CHI	Sapendo che il numero atomico di un dato elemento è 16, indicare quale dei seguenti valori è quello corrispondente al suo numero di ossidazione massimo:	<ul style="list-style-type: none"> * + 3 * + 4 * + 5 * + 6 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17470	Domanda 109252	CHI	Partendo da una soluzione di acido cloridrico con pH uguale a 1 (soluzione A), desidero ottenere una soluzione con pH uguale a 4 (soluzione B). Di quante volte devo diluire la soluzione A per ottenere la soluzione B?	<ul style="list-style-type: none"> * 3 * 4 * 104 * 1000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17471	Domanda 109253	CHI	Qual è il pH di una soluzione acquosa di KCl 0,5 molare?	<ul style="list-style-type: none"> * 5 * 7,5 * 7,0 * 2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17472	Domanda 109254	CHI	Quale delle seguenti triplette di acidi è disposta in ordine decrescente (da sinistra a destra) di forza acida?	<ul style="list-style-type: none"> * Acido solforico → acido nitrico → acido perclorico * Acido acetico → acido nitroso → acido permanganico * Acido solforico → acido solforoso → acido cianidrico * Acido acetico → acido nitroso → acido nitrico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17473	Domanda 109255	CHI	La dose giornaliera del farmaco a lambiq500 è di 50 mg/kg peso corporeo (PC) per adulti, 75 mg/kg PC per adolescenti (12-16 anni) e 100 mg/kg PC per bambini (1-6 anni). Il misurino (M) dosatore inserito nella confezione del farmaco contiene 150 mg.	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 2 * 3 * 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17474	Domanda 109256	CHI	La solubilità di un gas in un liquido:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce all'aumentare della pressione parziale del gas * aumenta all'aumentare della temperatura * aumenta al diminuire della temperatura * è indipendente dalla pressione parziale del gas * Nessuna delle altre risposte è corretta
17475	Domanda 109257	CHI	Una base è una sostanza che:	<ul style="list-style-type: none"> * acquista una coppia elettronica * ha disponibile un orbitale vuoto * ha un gusto amarognolo * è capace di accettare elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17476	Domanda 109258	CHI	Una soluzione acquosa A contiene due moli per litro dell'acido forte HCl ed una soluzione acquosa B contiene una mole per litro di HCl. Il pH della soluzione A:	<ul style="list-style-type: none"> * è inferiore a quello della soluzione B * è superiore a quello della soluzione B * è uguale a quello della soluzione B * è comunque superiore a 1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17477	Domanda 109259	CHI	Con l'aumento della temperatura la velocità di una reazione chimica:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce * non varia * cresce con legge esponenziale * cresce con legge di proporzionalità diretta * Nessuna delle altre risposte è corretta
17478	Domanda 109260	CHI	Se un litro di una soluzione tampone formata da un acido debole ed un suo sale con una base forte viene diluito con acqua a 3 litri, il pH della soluzione ottenuta:	<ul style="list-style-type: none"> * diventa acido * aumenta * diminuisce * resta invariato * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17479	Domanda 109261	CHI	La mole di una proteina pesa 60 kg; nella mole in questione sono contenuti:	<ul style="list-style-type: none"> * 60 amminoacidi * 6000 amminoacidi * 60000 molecole * $6,023 \cdot 10^{23}$ molecole di proteina * Nessuna delle altre risposte è corretta
17480	Domanda 109262	CHI	L'acido è una sostanza che cede all'acqua:	<ul style="list-style-type: none"> * ioni negativi OH^- * ioni positivi H^+ * ioni negativi H^- * elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17481	Domanda 109263	CHI	L'acqua ha la proprietà di:	<ul style="list-style-type: none"> * formare legami apolari con se stessa * assumere una struttura perfettamente ordinata allo stato liquido * avere una bassa costante dielettrica indipendente dal suo contenuto in sali * essere un dipolo con l'estremità negativa sull'ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
17482	Domanda 109264	CHI	Quando due atomi si legano, per energia di legame si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * l'energia acquistata dagli atomi per la formazione del legame * l'energia perduta dagli atomi per la formazione del legame * l'energia donata da un atomo all'altro nella formazione del legame * la somma del contenuto energetico di ciascun elettrone coinvolto nel legame * Nessuna delle altre risposte è corretta
17483	Domanda 109265	CHI	Cos'è il pH?	<ul style="list-style-type: none"> * L'esponente della potenza in base 10 che esprime la concentrazione di ioni H^+ * Il logaritmo dell'inverso della concentrazione di ioni H^+ e OH^- * Il logaritmo del reciproco della concentrazione ossidrilionica * Il logaritmo dell'inverso della concentrazione di ioni H^+ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17484	Domanda 109266	CHI	Se due soluzioni acquose hanno la stessa concentrazione espressa in osmolarità esse hanno anche:	<ul style="list-style-type: none"> * lo stesso pH * la stessa conducibilità elettrica * la stessa densità * la stessa temperatura di congelamento * Nessuna delle altre risposte è corretta
17485	Domanda 109267	CHI	Quale delle seguenti soluzioni ha il pH minore?	<ul style="list-style-type: none"> * HCl 0,8 N * HCl 0,1 N * HCl 0,01 N * HCl 0,2 N * Nessuna delle altre risposte è corretta
17486	Domanda 109268	CHI	Se una soluzione è satura di un soluto:	<ul style="list-style-type: none"> * non può sciogliere altri soluti * la quantità di soluto è maggiore di quella del solvente * non può disciogliere altro soluto alla stessa temperatura * il soluto è gassoso * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17487	Domanda 109269	CHI	Aggiungendo contemporaneamente 18 grammi di HCl (P.M.= 36) e 22 grammi di NaOH (P.M.= 40) a un litro d'acqua, il pH risultante sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * acido * basico * neutro * compreso tra 2 e 5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17488	Domanda 109270	CHI	Una soluzione di acido, il cui pH è 3, contiene 0,001 moli di un acido monoprotico per litro. Ciò significa che la soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * contiene un acido debole * contiene un acido forte * costituisce un sistema tampone * contiene un acido triprotico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17489	Domanda 109271	CHI	Una soluzione acquosa 10^{-6} M di KOH presenta una concentrazione di ioni H_3O^+ pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-10} M * 10^{-5} M * 10^3 M * $6 \cdot 10^{-7}$ M * Nessuna delle altre risposte è corretta
17490	Domanda 109272	CHI	Il pH di una soluzione di idrossido sodico avente una concentrazione di ossidrioni pari a 10^{-2} grammoioni/litro è:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 12 * compreso tra 7 e 9 * $-\log 10^{-2}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17491	Domanda 109273	CHI	La perdita di un neutrone da parte di un nucleo di un atomo comporta:	<ul style="list-style-type: none"> * un aumento di un'unità di Z per quell'elemento * una diminuzione di un'unità di A per quell'elemento * un aumento della carica positiva del nucleo * un'emissione di particelle alfa e beta * Nessuna delle altre risposte è corretta
17492	Domanda 109274	CHI	Un recipiente di un litro contiene O_2 a condizioni standard; se si porta il volume a mezzo litro comprimendo il recipiente, e se si mantiene costante la temperatura, quale sarà la pressione nel recipiente?	<ul style="list-style-type: none"> * 1,5 atm * 1520 mmHg * 860 mmHg * 3 atm * Nessuna delle altre risposte è corretta
17493	Domanda 109275	CHI	Quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA? L'energia totale di un sistema isolato:	<ul style="list-style-type: none"> * non aumenta né diminuisce * tende sempre ad aumentare * tende sempre a diminuire * aumenta con l'aumentare della temperatura e della pressione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17494	Domanda 109276	CHI	Una soluzione contenente quantità equimolecolari di acido formico ed idrossido di sodio è:	<ul style="list-style-type: none"> * neutra * colorata * nessuna di queste * acida * Nessuna delle altre risposte è corretta
17495	Domanda 109277	CHI	Il peso equivalente del ferro (P.A.= 55,84) nel cloruro ferrico è circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 55,84 * 27,92 * 18,61 * 13,96 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17496	Domanda 109278	CHI	Una soluzione di acido solforico (H_2SO_4) 1 M ha normalità:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 normale * 0,1 normale * 0,5 normale * 0,25 normale * Nessuna delle altre risposte è corretta
17497	Domanda 109279	CHI	L'osmolarità di una soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * è proporzionale al volume totale della soluzione * dipende dal peso molecolare ma non dalla concentrazione dei soluti * è correlata al numero di particelle individuali nell'unità di volume, e non alla loro natura * aumenta con la viscosità della soluzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17498	Domanda 109280	CHI	Il numero di atomi di idrogeno contenuti in una mole di H_2O è:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * $6,023 \cdot 10^{23}$ * $12,046 \cdot 10^{23}$ * $18,069 \cdot 10^{23}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17499	Domanda 109281	CHI	Un grammo equivalente di $\text{Ca}(\text{OH})_2$ è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * una mole * mezza mole * due moli * un quarto di mole * Nessuna delle altre risposte è corretta
17500	Domanda 109283	CHI	Una soluzione 1N (normale) contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 grammo di soluto per millimetro cubico di soluzione * 1 mole di soluto per 1000 g di solvente * 1 grammo equivalente di soluto per litro di soluzione * 1 grammo equivalente di soluto per 1000 g di solvente * Nessuna delle altre risposte è corretta
17501	Domanda 109286	CHI	Il peso molecolare del glucosio ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) è 180; ciò implica che in 180 g di questa sostanza le molecole sono circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 180 * $180 \cdot 24$ * 180 miliardi * un miliardo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17502	Domanda 109287	CHI	Una soluzione tampone è data dalla miscela di:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido debole ed una base forte a pari concentrazione * una base forte ed il sale di un acido forte * un acido forte ed il sale di una base forte * un acido forte ed una base forte a pari concentrazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17503	Domanda 109288	CHI	Quali sono le condizioni di temperatura e pressione in cui una mole di ossigeno occupa il volume di 22,4 litri?	<ul style="list-style-type: none"> * 0 K e 2 atm * 398 K ed 1 atm * 0 K e 1 atm * 273 K ed 1 atm * Nessuna delle altre risposte è corretta
17504	Domanda 109289	CHI	Una soluzione a concentrazione 0,1 M contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,1 moli di soluto in 100 mL di soluzione * 0,0001 moli di soluto in un mL di soluzione * 0,001 moli di soluto in 1 L di soluzione * 0,1 moli di soluto in un mL di soluzione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17505	Domanda 109290	CHI	In una reazione in cui l'acqua si trasforma in ione idronio H_3O^+ , essa si comporta da:	<ul style="list-style-type: none"> * base * acido * sostanza neutra * sostanza anfotera * Nessuna delle altre risposte è corretta
17506	Domanda 109291	CHI	A 25 °C, l'equazione di Nernst è: $E' = E + 60 \log [OX]/[R]$; E' = potenziale di riduzione; E = potenziale di riduzione standard; $[OX]$ = concentrazione dell'ossidante; $[R]$ = concentrazione del riducente. L'equazione di Nernst consente di calcolare	<ul style="list-style-type: none"> * - 372 mV * - 350 mV * - 400 mV * - 732 mV * Nessuna delle altre risposte è corretta
17507	Domanda 109292	CHI	A 25 °C, l'equazione di Nernst è: $E' = E + 60 \log [OX]/[R]$; E' = potenziale di riduzione; E = potenziale di riduzione standard; $[OX]$ = concentrazione dell'ossidante; $[R]$ = concentrazione del riducente. L'equazione di Nernst consente di calcolare	<ul style="list-style-type: none"> * - 340 mV * - 400 mV * - 372 mV * - 312 mV * Nessuna delle altre risposte è corretta
17508	Domanda 109293	CHI	A 25 °C, l'equazione di Nernst è: $E' = E + 60 \log [OX]/[R]$; E' = potenziale di riduzione; E = potenziale di riduzione standard; $[OX]$ = concentrazione dell'ossidante; $[R]$ = concentrazione del riducente. L'equazione di Nernst consente di calcolare	<ul style="list-style-type: none"> * 0 mV * - 552 mV * - 612 mV * - 492 mV * Nessuna delle altre risposte è corretta
17509	Domanda 109294	CHI	Quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA?	<ul style="list-style-type: none"> * Una molecola di O_2 pesa 32 g * Una molecola di O_2 pesa 16 g * Una molecola di O_2 occupa 22,4 litri in condizioni normali di temperatura e di pressione * Una mole di O_2 pesa 32 g * Nessuna delle altre risposte è corretta
17510	Domanda 109295	CHI	Una reazione chimica comporta sempre la trasformazione:	<ul style="list-style-type: none"> * di un atomo in un altro * di una stessa sostanza da stato solido a stato liquido * di una o più specie chimiche in altre * di un nucleo in un altro * Nessuna delle altre risposte è corretta
17511	Domanda 109296	CHI	L'anidride dell'acido carbonico è:	<ul style="list-style-type: none"> * $HCOOH$ * CO_3^{--} * CO_2 * CO * Nessuna delle altre risposte è corretta
17512	Domanda 109297	CHI	Gli alogeni hanno configurazione elettronica esterna di tipo:	<ul style="list-style-type: none"> * $s^2 p^3$ * $s^2 p^5$ * s^2 * $s^2 p^6$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17513	Domanda 109299	CHI	Un elemento del VII gruppo della tavola periodica:	<ul style="list-style-type: none"> * ha un basso potenziale di ionizzazione * ha una elevata elettronegatività * ha estrema facilità a ossidarsi * è un potente nucleofilo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17514	Domanda 109300	CHI	Quale composto è rappresentato dalla formula $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$?	<ul style="list-style-type: none"> * Diidrogenofosfato di calcio * Monoidrogenofosfato di calcio * Metafosfato di calcio * Pirofosfato di calcio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17515	Domanda 109301	CHI	Quale dei seguenti metalli forma ioni bivalenti?	<ul style="list-style-type: none"> * Al * K * Ba * Au * Nessuna delle altre risposte è corretta
17516	Domanda 109302	CHI	L'elemento più elettronegativo è:	<ul style="list-style-type: none"> * O * Na * F * S * Nessuna delle altre risposte è corretta
17517	Domanda 109303	CHI	Qual è il composto rappresentato dalla formula FeSO_3 ?	<ul style="list-style-type: none"> * Solfito ferroso * Solfito ferrico * Solfato ferroso * Solfato ferrico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17518	Domanda 109304	CHI	Il rapporto tra numero di atomi di idrogeno e numero di atomi di ossigeno nell'acqua ossigenata è:	<ul style="list-style-type: none"> * uguale ad 1 * uguale a 2 * uguale a 3 * variabile * Nessuna delle altre risposte è corretta
17519	Domanda 109307	CHI	Quale dei seguenti elementi si trova sotto forma di molecole monoatomiche?	<ul style="list-style-type: none"> * Idrogeno * Elio * Cloro * Ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
17520	Domanda 109308	CHI	Qual è lo stato di aggregazione dell'azoto nelle condizioni normali?	<ul style="list-style-type: none"> * Liquido * Solido * Aeriforme * Vetroso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17521	Domanda 109309	CHI	Indicare tra le seguenti la formula molecolare dell'acido tiosolforico:	<ul style="list-style-type: none"> * H_2SO_4 * $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$ * H_2SO_3 * H_2S * Nessuna delle altre risposte è corretta
17522	Domanda 109310	CHI	Una delle seguenti associazioni è ERRATA. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * Li = Litio * Cs = Cesio * Mn = Manganese * B = Bromo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17523	Domanda 109311	CHI	Quali delle seguenti formule corrisponde a un acido debole?	<ul style="list-style-type: none"> * HCl * NaOH * HCN * HNO₃ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17524	Domanda 109312	CHI	Nella reazione: $\text{Zn} + \text{FeCl}_2 = \text{ZnCl}_2 + \text{Fe}$, l'elemento che si riduce è:	<ul style="list-style-type: none"> * Zn * Fe * Cl * non è una reazione di ossido-riduzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17525	Domanda 109313	CHI	La formula del nitrato di ammonio è:	<ul style="list-style-type: none"> * NH₃NO₃ * NH₄NO₃ * NH₂NO₃ * (NH₄)₂NO₃ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17526	Domanda 109314	CHI	Indicare la valenza del fosforo nell'anidride fosforica:	<ul style="list-style-type: none"> * uno * due * tre * quattro * Nessuna delle altre risposte è corretta
17527	Domanda 109315	CHI	Il passaggio da Fe ⁺⁺⁺ a Fe ⁺⁺ è una reazione di:	<ul style="list-style-type: none"> * riduzione * ossidazione * neutralizzazione * elettrolisi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17528	Domanda 109316	CHI	La formula H ₂ SO ₃ corrisponde:	<ul style="list-style-type: none"> * acido solforoso * acido solfidrico * acido solforico * anidride solforosa * Nessuna delle altre risposte è corretta
17529	Domanda 109317	CHI	Un ossido è un composto:	<ul style="list-style-type: none"> * fra un elemento e il fluoro * fra un elemento e l'acqua * fra un elemento e l'idrogeno * fra un elemento e l'ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
17530	Domanda 109319	CHI	Il simbolo F identifica l'elemento:	<ul style="list-style-type: none"> * ferro * fluoro * fosforo * fermio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17531	Domanda 109320	CHI	Il cloruro è:	<ul style="list-style-type: none"> * il nucleo dell'atomo di cloro * una molecola * un catione * un anione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17532	Domanda 109321	CHI	La formula del nitrato di ammonio è:	<ul style="list-style-type: none"> * NH₄NO₂ * NH₄NO₃ * NH₃NO₃ * (NH₄)₂NO₃ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17533	Domanda 109322	CHI	La formula del solfuro di sodio è:	<ul style="list-style-type: none"> * Na_2SO_4 * Na_2SO_3 * NaSO_4 * Na_2S * Nessuna delle altre risposte è corretta
17534	Domanda 109323	CHI	Indicare tra i composti seguenti un tipico agente ossidante:	<ul style="list-style-type: none"> * KMnO_4 * SO_2 * H_2O * CO * Nessuna delle altre risposte è corretta
17535	Domanda 109324	CHI	Nell'elettrolisi dell'acqua in quale rapporto stanno i volumi di idrogeno ed ossigeno che si liberano dagli elettrodi?	<ul style="list-style-type: none"> * 3/1 * 1/1 * 1/2 * 2/1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17536	Domanda 109325	CHI	La formula del bicarbonato di calcio è:	<ul style="list-style-type: none"> * CaCO_3 * $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ * CaHCO_3 * $\text{Ca}_3(\text{CO}_3)_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17537	Domanda 109326	CHI	Il composto $\text{Fe}(\text{NO}_2)_3$ si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * nitrito ferroso * nitrato ferrico * nitrito ferrico * nitrato ferroso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17538	Domanda 109327	CHI	Il simbolo del fosforo è:	<ul style="list-style-type: none"> * Ph * Po * P * Nessuna delle altre risposte è corretta
17539	Domanda 109328	CHI	Indicare quale, fra i seguenti composti, è un acido:	<ul style="list-style-type: none"> * KOH * NaCl * NaOH * LiCl * Nessuna delle altre risposte è corretta
17540	Domanda 109329	CHI	L'anidride carbonica a temperatura e pressione ordinaria è:	<ul style="list-style-type: none"> * un solido * un liquido * un gas * una miscela dei tre precedenti stati * Nessuna delle altre risposte è corretta
17541	Domanda 109330	CHI	Nella reazione: $3\text{Cu} + 8\text{HNO}_3 \rightarrow 3\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO} + 4\text{H}_2\text{O}$	<ul style="list-style-type: none"> * il Cu si ossida * il Cu si riduce * l'N si ossida * il Cu è l'agente ossidante * Nessuna delle altre risposte è corretta
17542	Domanda 109331	CHI	La reazione tra H_2SO_4 ed NaOH produce:	<ul style="list-style-type: none"> * solfato di sodio ed acqua * anidride solforica ed acqua * ossido di sodio e solfuro di idrogeno * solfuro di sodio ed acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17543	Domanda 109332	CHI	I metalli alcalini sono:	<ul style="list-style-type: none"> * Li, Na, K, Rb, Cs, Fr * Be, Mg, Ca, Se, Ba * Cu, Ag, Au, Zn, Pb * Fe, Co, Ni, Cr, Mn * Nessuna delle altre risposte è corretta
17544	Domanda 109333	CHI	L'alluminio elementare ha numero di ossidazione:	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * - 3 * +3 * +2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17545	Domanda 109334	CHI	La percentuale approssimata (in volume) dell'azoto nella composizione dell'aria a livello del mare è:	<ul style="list-style-type: none"> * circa 78% * circa 42% * circa 22% * dal 20 al 50% a seconda della temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
17546	Domanda 109335	CHI	L'anidride carbonica è costituita da:	<ul style="list-style-type: none"> * carbonio ed idrogeno * carbonio ed azoto * carbonio ed ossigeno * carbonio, idrogeno ed ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
17547	Domanda 109336	CHI	L'elemento cloro è:	<ul style="list-style-type: none"> * un metallo alcalino * un alogeno * un metallo alcalino terroso * un elemento di transizione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17548	Domanda 109337	CHI	Il cloro, a temperatura e pressione ambiente, si trova soltanto sotto forma di:	<ul style="list-style-type: none"> * gas * solido * liquido e vapore * liquido * Nessuna delle altre risposte è corretta
17549	Domanda 109338	CHI	Quale delle seguenti affermazioni relative alla composizione dell'aria atmosferica è FALSA?	<ul style="list-style-type: none"> * Contiene anidride carbonica * Contiene meno ossigeno che azoto * Contiene più ossigeno che anidride carbonica * Può contenere vapore acqueo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17550	Domanda 109339	CHI	Qual è il simbolo chimico del potassio?	<ul style="list-style-type: none"> * Po * Pt * P * Ka * Nessuna delle altre risposte è corretta
17551	Domanda 109340	CHI	Cosa indica in chimica il simbolo Hg?	<ul style="list-style-type: none"> * Indica l'acidità di una soluzione espressa in grammi * Non ha alcun senso in chimica * È il simbolo del mercurio * È il prodotto dell'elio con l'accelerazione di gravità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17552	Domanda 109341	CHI	L'elio è un:	<ul style="list-style-type: none"> * metallo * gas nobile * non-metallo * elemento di transizione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17553	Domanda 109342	CHI	Il simbolo Mn corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * manganese * mercurio * non esiste * molibdeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
17554	Domanda 109343	CHI	Quale elemento corrisponde alla configurazione elettronica $1s^2 2s^2 2p^4$?	<ul style="list-style-type: none"> * Azoto * Boro * Ossigeno * Alluminio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17555	Domanda 109344	CHI	Il componente dell'aria in maggior quantità in volume è:	<ul style="list-style-type: none"> * ossigeno * ozono * azoto * anidride carbonica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17556	Domanda 109345	CHI	CO rappresenta la formula:	<ul style="list-style-type: none"> * dell'anidride carbonica * del carburo di calcio * dell'ossido di carbonio * del cobalto * Nessuna delle altre risposte è corretta
17557	Domanda 109346	CHI	Il composto CaO è:	<ul style="list-style-type: none"> * biossido di calcio * idrossido di calcio * anidride di calcio * ossido di calcio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17558	Domanda 109348	CHI	L'aria è:	<ul style="list-style-type: none"> * un composto gassoso * una miscela gassosa in parti uguali di azoto e ossigeno * una miscela gassosa contenente circa 80% di ossigeno * una miscela gassosa contenente circa 80% di azoto * Nessuna delle altre risposte è corretta
17559	Domanda 109350	CHI	Quale dei seguenti idrocarburi ciclici NON esiste?	<ul style="list-style-type: none"> * Ciclobutano * Cicloesano * Cicloetano * Ciclopropano * Nessuna delle altre risposte è corretta
17560	Domanda 109351	CHI	Mediante la reazione di saponificazione di un trigliceride si ottiene:	<ul style="list-style-type: none"> * glicerina e saponi * sapone e zucchero * glicerina e glucosio * glucosio e saponi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17561	Domanda 109352	CHI	Il metano è un:	<ul style="list-style-type: none"> * idrocarburo saturo * idrocarburo aromatico * idrocarburo ciclico * idrocarburo insaturo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17562	Domanda 109353	CHI	Il gruppo ossidrilico ($-OH$) è presente:	<ul style="list-style-type: none"> * nei chetoni * nelle ammine * negli alcoli * negli idrocarburi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17563	Domanda 109354	CHI	La formula generale di un'aldeide (R = radicale alchilico) è:	<ul style="list-style-type: none"> * R—CHO * R—CN * R—COOH * R—R * Nessuna delle altre risposte è corretta
17564	Domanda 109355	CHI	C ₆ H ₆ è la formula corrispondente al composto:	<ul style="list-style-type: none"> * esadiene * esano * benzene * cicloesano * Nessuna delle altre risposte è corretta
17565	Domanda 109356	CHI	Quale delle seguenti formule è quella dell'acido formico?	<ul style="list-style-type: none"> * CH₃CH₂COOH * C₆H₅COOH * HCOOH * CH₃CH₂OH * Nessuna delle altre risposte è corretta
17566	Domanda 109357	CHI	La reazione caratteristica del benzene è:	<ul style="list-style-type: none"> * addizione nucleofila * addizione elettrofila * sostituzione nucleofila * sostituzione elettrofila * Nessuna delle altre risposte è corretta
17567	Domanda 109358	CHI	L'ibridazione sp ² del carbonio si trova nei seguenti composti:	<ul style="list-style-type: none"> * cicloalcani * benzene ed etene * acetilene o etino * etano * Nessuna delle altre risposte è corretta
17568	Domanda 109359	CHI	Gli idrocarburi sono composti contenenti:	<ul style="list-style-type: none"> * soltanto carbonio e idrogeno * carbonio, idrogeno e ossigeno * idrogeno e ossigeno * carbonio, idrogeno e azoto * Nessuna delle altre risposte è corretta
17569	Domanda 109360	CHI	L'acido glutammico è un:	<ul style="list-style-type: none"> * dolcificante prodotto dagli amidi * amminoacido naturale * derivato dal glucosio * acido corrosivo e velenoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17570	Domanda 109362	CHI	Il comune zucchero da cucina è:	<ul style="list-style-type: none"> * il fruttosio * il glucosio * il saccarosio * il maltosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17571	Domanda 109363	CHI	Quale dei seguenti composti è un alcool?	<ul style="list-style-type: none"> * COOH—COOH * CH₃—CH₂—CH₂—NH₂ * (CH₃)₂CH₂—CH₃ * CH₃—CH₂—COOH * Nessuna delle altre risposte è corretta
17572	Domanda 109364	CHI	Oico, secondo la nomenclatura internazionale, è la desinenza da assegnare ad un:	<ul style="list-style-type: none"> * idrocarburo saturo * chetone * acido carbossilico * idrocarburo polinsaturo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17573	Domanda 109366	CHI	La formula CH_2O corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * ossido di etilene * formaldeide * carboidrato * composto inesistente * Nessuna delle altre risposte è corretta
17574	Domanda 109367	CHI	Il numero di atomi di H presenti in un alchene contenente n atomi di C è:	<ul style="list-style-type: none"> * $n + 2$ * $2n + 2$ * $2n - 2$ * $2n$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17575	Domanda 109368	CHI	Un alcool si dice terziario quando:	<ul style="list-style-type: none"> * contiene tre atomi di carbonio * contiene tre ossidrili * per ossidazione fornisce tre molecole di acido * l'ossidrile è legato ad un carbonio terziario * Nessuna delle altre risposte è corretta
17576	Domanda 109369	CHI	Quale delle seguenti formule rappresenta un amminoacido?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$ * $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COOH}$ * $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{CHO}$ * $\text{HOHN}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17577	Domanda 109370	CHI	Un esempio di ammina secondaria è rappresentato dalla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{NH}_2$ * $(\text{CH}_3)_3\text{N}$ * $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{NH}-\text{CH}_3$ * $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{NH}_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17578	Domanda 109371	CHI	Il legame peptidico è un legame del tipo:	<ul style="list-style-type: none"> * acetalico * ammidico * etero * estereo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17579	Domanda 109372	CHI	Che tipo di ibridazione degli orbitali presenta il C nell'etere dietilico?	<ul style="list-style-type: none"> * sp^3 * sp^2 * sp * $\text{sp}^3 \text{ d}^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17580	Domanda 109373	CHI	Quale dei seguenti composti è un alogenuro alchilico?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ * CH_3Cl * $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$ * CH_3OCH_3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17581	Domanda 109374	CHI	Le ammidi sono composti organici contenenti:	<ul style="list-style-type: none"> * azoto * zolfo * selenio * fosforo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17582	Domanda 109375	CHI	L'amido è:	<ul style="list-style-type: none"> * un polisaccaride * un lipide * un acido nucleico * una proteina * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17583	Domanda 109377	CHI	Quale dei seguenti composti è un alcool?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—COOH}$ * $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{OH}$ * COOH—COOH * $(\text{CH}_3)_2\text{—CH}_2\text{—CH}_3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17584	Domanda 109378	CHI	Gli alchini sono:	<ul style="list-style-type: none"> * radicali alchilici * idrocarburi * composti alogenati * composti aromatici * Nessuna delle altre risposte è corretta
17585	Domanda 109379	CHI	Quale dei seguenti composti è un amminoacido?	<ul style="list-style-type: none"> * Adrenalina * Colina * Treonina * Istamina * Nessuna delle altre risposte è corretta
17586	Domanda 109380	CHI	Un amminoacido è una:	<ul style="list-style-type: none"> * sostanza contenente i gruppi carbossilico ed amminico * sostanza contenente i gruppi funzionali alcolico ed amminico * sostanza che per idrolisi produce proteine * sostanza ottenuta per idrolisi dei trigliceridi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17587	Domanda 109381	CHI	Quale dei seguenti glicidi NON è un monosaccaride?	<ul style="list-style-type: none"> * Glucosio * Galattosio * Saccarosio * Fruttosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17588	Domanda 109382	CHI	Il glucosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un disaccaride * un monosaccaride * un composto aromatico * uno zucchero contenente un gruppo chetonico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17589	Domanda 109383	CHI	I tioli contengono la funzione:	<ul style="list-style-type: none"> * —SH * —S—S— * $\text{—SO}_2\text{—OH}$ * —SO—OH * Nessuna delle altre risposte è corretta
17590	Domanda 109384	CHI	Mediante una reazione di ossidazione un alcool secondario si trasforma in:	<ul style="list-style-type: none"> * aldeide * chetone * acido carbossilico * alcool terziario * Nessuna delle altre risposte è corretta
17591	Domanda 109385	CHI	Un'ammina secondaria alifatica è più basica di un'ammina primaria alifatica perché:	<ul style="list-style-type: none"> * presenta due gruppi amminici * presenta due doppietti elettronici da condividere * presenta due radicali alchilici che spingono elettroni sull'N * presenta più possibilità di isomeria * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17592	Domanda 109386	CHI	Gli alcani o paraffine sono composti cui compete formula bruta o grezza:	<ul style="list-style-type: none"> * C_nH_n * C_nH_{2n-2} * C_nH_{2n} * C_nH_{2n+2} * Nessuna delle altre risposte è corretta
17593	Domanda 109387	CHI	L'acetilene è un:	<ul style="list-style-type: none"> * alchino * alchene * alcano * cicloalchene * Nessuna delle altre risposte è corretta
17594	Domanda 109388	CHI	Il lattosio è un disaccaride formato da:	<ul style="list-style-type: none"> * glucosio e fruttosio * galattosio e mannosio * glucosio e galattosio * due molecole di glucosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17595	Domanda 109390	CHI	Alcuni zuccheri sono detti esosi perché:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno sei atomi di C nella molecola * sono disaccaridi * sono dolci * costano molto * Nessuna delle altre risposte è corretta
17596	Domanda 109391	CHI	La formula dell'acetone è:	<ul style="list-style-type: none"> * $CH_3-CO-CH_3$ * CH_3-CH_2-OH * CH_3-Cl * C_6H_5-COOH * Nessuna delle altre risposte è corretta
17597	Domanda 109392	CHI	L'isomeria ottica è dovuta alla presenza nella molecola di:	<ul style="list-style-type: none"> * un doppio legame * un triplo legame * un atomo di carbonio asimmetrico * due gruppi funzionali diversi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17598	Domanda 109393	CHI	L'etene reagisce con il cloro, con il bromo e con l'acido cloridrico. Tali reazioni sono esempi di:	<ul style="list-style-type: none"> * sostituzione * addizione * condensazione * neutralizzazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17599	Domanda 109394	CHI	Gli acidi carbossilici, $R-COOH$, interagiscono con l'acqua dando luogo a:	<ul style="list-style-type: none"> * $R-COO^- + H_3O^+$ * $R-COO^+ + H_3O^+$ * $R-COO_2 + H_2O_2$ * $R-CHO + H_2O_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17600	Domanda 109395	CHI	Gli acidi carbossilici sono:	<ul style="list-style-type: none"> * acidi inorganici * acidi organici * monosaccaridi * lipidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17601	Domanda 109396	CHI	La molecola degli acidi organici è caratterizzata:	<ul style="list-style-type: none"> * dallo ione ammonio * dal gruppo carbossilico * dal gruppo ossidrilico * dal gruppo carbonilico * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17602	Domanda 109397	CHI	Quale delle seguenti formule rappresenta un fenolo?	<ul style="list-style-type: none"> * C_6H_5-OH * $C_6H_5-CH_2OH$ * C_6H_5-CHO * CH_3-CH_2OH * Nessuna delle altre risposte è corretta
17603	Domanda 109398	CHI	Nelle aldeidi è presente:	<ul style="list-style-type: none"> * lo ione ammonio * l'ossidrile * il carbonile * il carbossile * Nessuna delle altre risposte è corretta
17604	Domanda 109400	CHI	Indicare il composto che appartiene agli idrocarburi aromatici policiclici:	<ul style="list-style-type: none"> * toluene * benzene * cicloesano * fenantrene * Nessuna delle altre risposte è corretta
17605	Domanda 109401	CHI	Ogni atomo di carbonio nell'etano ha ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp^2 * sp^3 * sp^1d * Nessuna delle altre risposte è corretta
17606	Domanda 109402	CHI	Qual è tra i seguenti composti quello aromatico?	<ul style="list-style-type: none"> * Formaldeide * Acido formico * Acido acetico * Acido benzoico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17607	Domanda 109403	CHI	Per idrogenazione degli alcheni si ottengono:	<ul style="list-style-type: none"> * idruri * alcoli * alcani * alchini * Nessuna delle altre risposte è corretta
17608	Domanda 109404	CHI	La formula $R-CO-R$ corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * un chetone * un ossiacido * un etere * un alchene * Nessuna delle altre risposte è corretta
17609	Domanda 109405	CHI	Le ammine sono composti organici formalmente derivati da:	<ul style="list-style-type: none"> * acido nitrico * acido nitroso * ammoniaca * idrazina * Nessuna delle altre risposte è corretta
17610	Domanda 109406	CHI	Un'amide è rappresentata dalla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * $CH_3-CH_2-NH_2$ * $(CH_3)_2NH$ * CH_3-CONH_2 * $CH_3-COONH_4$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17611	Domanda 109407	CHI	Il cicloesano ha formula bruta:	<ul style="list-style-type: none"> * C_6H_{14} * C_6H_8 * C_6H_4 * C_6H_{10} * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17612	Domanda 109408	CHI	La seguente formula di struttura $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$ corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * butano * uno-butene * due-butene * butadiene * Nessuna delle altre risposte è corretta
17613	Domanda 109409	CHI	Il composto $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ presenta:	<ul style="list-style-type: none"> * un atomo di carbonio terziario e due primari * due carboni primari e uno secondario * uno primario e due secondari * tre secondari * Nessuna delle altre risposte è corretta
17614	Domanda 109410	CHI	Quando due molecole di glucosio ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) reagiscono per formare una molecola di maltosio ($\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$) la formula del maltosio non è $\text{C}_{12}\text{H}_{24}\text{O}_{12}$ perché	<ul style="list-style-type: none"> * si verifica una idrolisi * si elimina acqua * si aggiunge acqua * si ha una transesterificazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17615	Domanda 109411	CHI	La desinenza one, secondo le regole internazionali di nomenclatura, spetta:	<ul style="list-style-type: none"> * ai sali di acidi a lunga catena * agli esteri * ai chetoni * alle ammidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17616	Domanda 109412	CHI	Il glucosio differisce dal galattosio per:	<ul style="list-style-type: none"> * la configurazione di un carbonio asimmetrico * la composizione isotopica * le dimensioni della catena * il numero di gruppi $-\text{OH}$ presenti nella molecola * Nessuna delle altre risposte è corretta
17617	Domanda 109413	CHI	La disposizione degli atomi di carbonio del benzene nello spazio è:	<ul style="list-style-type: none"> * casuale * a barca (o tino) * planare * a sedia * Nessuna delle altre risposte è corretta
17618	Domanda 109414	CHI	Qual è la natura del composto organico C_4H_6 ?	<ul style="list-style-type: none"> * Alcano * Alchino * Alchene * Cicloalcano * Nessuna delle altre risposte è corretta
17619	Domanda 109415	CHI	Gli alcoli sono:	<ul style="list-style-type: none"> * idrocarburi ciclici * composti organici contenenti il gruppo $-\text{NH}_2$ * sali dell'acido pimelico * composti organici contenenti il gruppo $-\text{OH}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17620	Domanda 109416	CHI	Non possono formare tra loro legami a idrogeno:	<ul style="list-style-type: none"> * gli alcoli * le ammine terziarie * gli acidi carbossilici * le ammine primarie * Nessuna delle altre risposte è corretta
17621	Domanda 109417	CHI	La sostanza indicata qui di seguito: $\text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$ si chiama acido:	<ul style="list-style-type: none"> * malico * acetacetico * gamma-idrossibutirrico * beta-idrossipropionico * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17622	Domanda 109418	CHI	$\text{NH}_2\text{—CO—NH}_2$ rappresenta la formula di:	<ul style="list-style-type: none"> * urea * un amminoacido * ammoniaca * carbonato di ammonio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17623	Domanda 109419	CHI	Gli isomeri cis e trans sono:	<ul style="list-style-type: none"> * isomeri ottici * isomeri geometrici * isomeri conformazionali * tautomeri * Nessuna delle altre risposte è corretta
17624	Domanda 109420	CHI	Mediante decarbossilazione dell'acido propionico si ottiene:	<ul style="list-style-type: none"> * propano * etano * butano * propene * Nessuna delle altre risposte è corretta
17625	Domanda 109421	CHI	Quale degli acidi grassi sotto indicati contiene un solo doppio legame tra carbonio e carbonio?	<ul style="list-style-type: none"> * Acido stearico * Acido oleico * Acido linoleico * Acido linolenico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17626	Domanda 109422	CHI	L'emoglobina contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * Fe * Mg * Hg * Cu * Nessuna delle altre risposte è corretta
17627	Domanda 109423	CHI	Il gruppo —COOH è caratteristico:	<ul style="list-style-type: none"> * degli alcoli * degli acidi carbossilici * delle aldeidi * dei chetoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17628	Domanda 109425	CHI	La glicina (o glicocola) è:	<ul style="list-style-type: none"> * un polisaccaride * un amminoacido * un polimero di sintesi * una proteina adesiva * Nessuna delle altre risposte è corretta
17629	Domanda 109426	CHI	A quale classe di monosaccaridi appartiene il glucosio?	<ul style="list-style-type: none"> * Triosi * Tetrosi * Pentosi * Esosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17630	Domanda 109427	CHI	Qual è la natura del composto organico $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$?	<ul style="list-style-type: none"> * Etere * Anidride * Estere * Chetone * Nessuna delle altre risposte è corretta
17631	Domanda 109429	CHI	La formula bruta dell'etanolo è:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{C}_3\text{H}_4\text{O}$ * $\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_2$ * $\text{C}_2\text{H}_2\text{O}$ * $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17632	Domanda 109432	CHI	Un carboidrato a 3 atomi di carbonio è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * trisaccaride * trioso * saccarosio * glicogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
17633	Domanda 109433	CHI	Un atomo di carbonio può formare, al massimo:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 legami covalenti * 2 legami covalenti * 4 legami covalenti * 6 legami covalenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
17634	Domanda 109435	CHI	Per idrogenazione del propene si ottiene:	<ul style="list-style-type: none"> * propino * propano * propanolo * propanale * Nessuna delle altre risposte è corretta
17635	Domanda 109439	CHI	Il tiofene è un eterociclo contenente:	<ul style="list-style-type: none"> * azoto * ossigeno * fosforo * zolfo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17636	Domanda 109440	CHI	La struttura R—NH ₂ caratterizza:	<ul style="list-style-type: none"> * le ammidi * le ammine primarie * le ammine secondarie * i nitrili * Nessuna delle altre risposte è corretta
17637	Domanda 109441	CHI	Il fruttosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un aldoso a 5 atomi di carbonio * un aldoso a 6 atomi di carbonio * un chetoso a 5 atomi di carbonio * un chetoso a 6 atomi di carbonio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17638	Domanda 109442	CHI	In un alchene il numero degli atomi di carbonio è sempre uguale:	<ul style="list-style-type: none"> * al numero di atomi di idrogeno * al doppio del numero degli atomi di idrogeno * alla metà del numero degli atomi di idrogeno * alla terza parte del numero degli atomi di idrogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
17639	Domanda 109444	CHI	Gli alcoli monovalenti sono composti organici contenenti:	<ul style="list-style-type: none"> * un gruppo tiolico * un gruppo carbossilico * un gruppo amminico * un gruppo ossidrilico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17640	Domanda 109445	CHI	Il composto CH ₃ —CN è:	<ul style="list-style-type: none"> * un sale di ammonio ternario * un'ammina * un'ammide * un nitrile * Nessuna delle altre risposte è corretta
17641	Domanda 109446	CHI	L'acido aspartico è:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido minerale forte * un ossiacido * un amminoacido * un peptide acido * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17642	Domanda 109447	CHI	Qual è la formula dell'alcool etilico?	<ul style="list-style-type: none"> * CH₄OH * H₂CO₄ * H₂CO₃ * CH₃CH₂OH * Nessuna delle altre risposte è corretta
17643	Domanda 109448	CHI	Quali tra i seguenti composti è un amminoacido?	<ul style="list-style-type: none"> * Alanina * Anilina * Atropina * Formalina * Nessuna delle altre risposte è corretta
17644	Domanda 109449	CHI	Il fruttosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un poliidrossichetone * una ammina * un fenolo * una anidride * Nessuna delle altre risposte è corretta
17645	Domanda 109451	CHI	Il propano è un:	<ul style="list-style-type: none"> * alchene * alchino * alcano * composto aromatico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17646	Domanda 109452	CHI	Gli alchini sono idrocarburi contenenti almeno:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame semplice * un legame doppio * un legame triplo * un atomo d'azoto * Nessuna delle altre risposte è corretta
17647	Domanda 109453	CHI	Il propanolo è un:	<ul style="list-style-type: none"> * idrocarburo aromatico * alcool * aldeide * chetone * Nessuna delle altre risposte è corretta
17648	Domanda 109454	CHI	Quando si ha l'isomeria ottica?	<ul style="list-style-type: none"> * Quando due composti diversi hanno la stessa formula grezza * Quando si ha la presenza di un doppio legame tra due atomi di carbonio * Quando si ha diversa posizione di un sostituito su una catena di atomi di carbonio * Quando si ha la presenza di un carbonio chirale * Nessuna delle altre risposte è corretta
17649	Domanda 109455	CHI	Quale composto è rappresentato dalla formula CH ₃ —CO—CH ₃ ?	<ul style="list-style-type: none"> * Un alcool * Un'aldeide * Un chetone * Un estere * Nessuna delle altre risposte è corretta
17650	Domanda 109456	CHI	Che tipo di ibridazione degli orbitali presentano gli atomi di C nell'etere dimetilico?	<ul style="list-style-type: none"> * sp³ * sp² * sp * sp³d² * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17651	Domanda 109457	CHI	Quale tra le seguenti sostanze è un chetone?	<ul style="list-style-type: none"> * Anilina * Acetone * Etanolo * Acetato * Nessuna delle altre risposte è corretta
17652	Domanda 109458	CHI	Quale tra le seguenti sostanze appartiene alla categoria dei composti eterociclici con carattere aromatico?	<ul style="list-style-type: none"> * Benzene * Cicloesene * Tetraidrofurano * Piridina * Nessuna delle altre risposte è corretta
17653	Domanda 109459	CHI	Quanti sono i numeri quantici?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 4 * 6 * 3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17654	Domanda 109460	CHI	Che cosa si intende con il termine di orbitale?	<ul style="list-style-type: none"> * l'orbita descritta dall'elettrone attorno al nucleo * la regione di spazio nella quale è massima la probabilità di trovare l'elettrone * la distanza massima dell'orbita con più energia * la valenza dell'atomo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17655	Domanda 109461	CHI	Il legame idrogeno è:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame eccezionalmente forte * presente nell'acqua * un legame covalente * presente nel ciclobutano * Nessuna delle altre risposte è corretta
17656	Domanda 109462	CHI	Due isotopi hanno uguale:	<ul style="list-style-type: none"> * numero di massa * peso atomico * numero di protoni * numero di neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17657	Domanda 109463	CHI	Quanti stereoisomeri ha il 2-pentene?	<ul style="list-style-type: none"> * 4 * 0 * 2 * 10 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17658	Domanda 109464	CHI	Gli alcheni sono:	<ul style="list-style-type: none"> * idrocarburi saturi * idrocarburi aromatici * idrocarburi insaturi * eterociclici * Nessuna delle altre risposte è corretta
17659	Domanda 109465	CHI	Che cosa è l'etino?	<ul style="list-style-type: none"> * un alchene * un alcano * un altro nome dell'acetilene * un cicloalcano * Nessuna delle altre risposte è corretta
17660	Domanda 109467	CHI	Come sono le molecole di acqua?	<ul style="list-style-type: none"> * apolari * completamente dissociate * polari * prive di legami idrogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17661	Domanda 109468	CHI	Qual è il simbolo della molarità	<ul style="list-style-type: none"> * M * Mo * N * m * Nessuna delle altre risposte è corretta
17662	Domanda 109470	CHI	In quali molecole si trova il legame peptidico?	<ul style="list-style-type: none"> * nelle proteine * negli acidi nucleici * nei polisaccaridi * nei carboidrati * Nessuna delle altre risposte è corretta
17663	Domanda 109471	CHI	Il legame glicosidico è presente:	<ul style="list-style-type: none"> * nei polisaccaridi * nelle proteine * nei grassi semplici * non esiste * Nessuna delle altre risposte è corretta
17664	Domanda 109472	CHI	Il legame estereo è presente:	<ul style="list-style-type: none"> * nei trigliceridi * nei polisaccaridi * nelle proteine * non esiste * Nessuna delle altre risposte è corretta
17665	Domanda 109473	CHI	Quale di questi è un carboidrato?	<ul style="list-style-type: none"> * il fruttosio * il triptofano * l'alanina * il colesterolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19096	Domanda 127	CHI	La massa atomica relativa dell' uranio $^{238}_{92}\text{U}$ è 238,0508. Qual è la massa in grammi di una mole di $^{238}_{92}\text{U}$?	<ul style="list-style-type: none"> * $6,022137 \times 10^{23}$ * 238,0508 g * $395,2229 \times 10^{-24}$ g * No g * Nessuna delle altre risposte è corretta
19097	Domanda 128	CHI	La massa molare dello zolfo è 32,006 g/mol. Quante moli di zolfo sono presenti in un bicchiere riempito con 64,132 g di zolfo?	<ul style="list-style-type: none"> * 82,6 moli * 1 mole * 32,066 moli * 2 moli * Nessuna delle altre risposte è corretta
19098	Domanda 129	CHI	La massa molare del silicio è 28,086 g/mol. Si hanno a disposizione 3 moli di silicio, a quanti g corrispondono?	<ul style="list-style-type: none"> * 84,258 g * 2,66 g * 28,086 g * 74,7 g * Nessuna delle altre risposte è corretta
19099	Domanda 130	CHI	Un foglio di rame puro pesa 254,184 g. Indicare quante moli di rame esso contiene se la massa molare nel rame è 63,546 g	<ul style="list-style-type: none"> * 4 moli * 50,665 moli * 63,546 moli * 1 mole * Nessuna delle altre risposte è corretta
19100	Domanda 131	CHI	Un cilindro graduato contiene 1003,0 g di mercurio. Determinare quante moli di mercurio sono presenti nel cilindro se la massa molare del mercurio è 200,6 g	<ul style="list-style-type: none"> * 5 moli * 25,40 moli * 25 moli * 13,35 moli * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19101	Domanda 132	CHI	Perché ${}^7_3\text{Li}$ e ${}^7_4\text{Be}$ sono detti "isobari"?	<ul style="list-style-type: none"> * Perché hanno ugual numero di massa * Perché sono uguali * Perché appartengono a righe diverse della Tavola Periodica * Perché hanno le stesse proprietà fisiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
19102	Domanda 133	CHI	Il diametro di un atomo di idrogeno è circa 1 \AA ($1 \text{ angstr\o m} = 10^{-10} \text{ m}$). Quanti atomi di idrogeno si dovrebbero allineare per costituire una fila lunga 1 mm ?	<ul style="list-style-type: none"> * 1 milione * 100 milioni * 10 milioni * 1 miliardo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19103	Domanda 134	CHI	Per ${}^{133}_{56}\text{Ba}$ determina il numero di protoni, di neutroni e di elettroni:	<ul style="list-style-type: none"> * 43, 43, 57 * 43, 43, 43 * 57, 56, 55 * 56, 82, 56 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19104	Domanda 135	CHI	L'elemento radioattivo tecnezio si utilizza in campo medico. Indica il numero di elettroni, protoni e neutroni in un atomo di ${}^{99}_{43}\text{Tc}$	<ul style="list-style-type: none"> * 43, 43, 43 * 43, 43, 56 * 43, 43, 57 * 43, 43, 58 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19105	Domanda 136	CHI	Il cobalto ha tre isotopi radioattivi utilizzati in campo medico. Essi contengono rispettivamente 30, 31 e 33 neutroni. Indica il simbolo di questi isotopi sapendo che il Co ha 27 come numero atomico.	<ul style="list-style-type: none"> * ${}^{57}_{27}\text{Co}$; ${}^{58}_{27}\text{Co}$; ${}^{60}_{27}\text{Co}$ * ${}^{30}_3\text{Co}$; ${}^{30}_{30}\text{Co}$; ${}^{30}_{31}\text{Co}$ * ${}^{33}_{72}\text{Co}$; ${}^{33}_{127}\text{Co}$; ${}^{33}_{131}\text{Co}$ * ${}^{57}_{30}\text{Co}$; ${}^{57}_{31}\text{Co}$; ${}^{57}_{33}\text{Co}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19106	Domanda 137	CHI	Quale di queste affermazioni è corretta?	<ul style="list-style-type: none"> * La massa molare dell'acqua è 18.01 g/mol * La massa di un atomo ${}^{12}_6\text{C}$ è esattamente 18.0000 g * Una mole di acqua contiene $6.022 \cdot 10^{23}$ atomi * Una mole di acqua contiene una mole di atomi di idrogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
19107	Domanda 138	CHI	Quale di queste affermazioni è corretta?	<ul style="list-style-type: none"> * La massa molare di ${}^{50}_{3}\text{Zn}$ è 80.062 uma * La massa molecolare di ${}^{50}_{30}\text{Zn}$ è 80.062 uma * Una mole di ${}^{50}_{13}\text{Zn}$ pesa 80.062 uma * Un numero di Avogadro di ${}^{50}_{23}\text{Zn}$ pesa 80.062 uma * Nessuna delle altre risposte è corretta
19108	Domanda 139	CHI	Qual è la massa atomica di ${}^{238}_{92}\text{U}$?	<ul style="list-style-type: none"> * $238,05 \text{ uma}$ * 92 uma * $346,05 \text{ uma}$ * $146,05 \text{ uma}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19109	Domanda 140	CHI	Se in un'automobile ci sono parti cromate corrispondenti a 104 g di cromo, quante moli di cromo ci sono in quell'automobile, sapendo che la massa atomica del crome è uguale a 51.996 g/mol ?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 moli * 1 moli * 3 moli * 4 moli * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19110	Domanda 142	CHI	Qual è il numero di ossidazione del cromo nel composto Cr_2O_3 ?	<ul style="list-style-type: none"> * +6 * +3 * -6 * -3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19111	Domanda 143	CHI	Qual è il numero di ossidazione del cromo nel composto K_2CrO_4 ?	<ul style="list-style-type: none"> * +6 * +3 * -6 * -3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19112	Domanda 144	CHI	Qual è il numero di ossidazione del cromo nel composto $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$?	<ul style="list-style-type: none"> * +6 * +3 * -6 * -3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19113	Domanda 145	CHI	Qual è il numero di ossidazione dello zolfo nel seguente anione SO_4^{2-} ?	<ul style="list-style-type: none"> * +6 * +3 * -6 * -3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19114	Domanda 146	CHI	Qual è il numero di ossidazione dello zolfo nel seguente anione $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$?	<ul style="list-style-type: none"> * +6 * +2 * -6 * -3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19115	Domanda 147	CHI	Qual è il numero di ossidazione dello zolfo nel seguente anione $\text{S}_4\text{O}_6^{2-}$?	<ul style="list-style-type: none"> * +6 * +2 * -6 * +2,5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19116	Domanda 148	CHI	Qual è il numero di ossidazione dell'azoto in NO	<ul style="list-style-type: none"> * +6 * +2 * -6 * +3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19117	Domanda 149	CHI	Quale dei seguenti composti appartiene alla classe delle molecole aromatiche?	<ul style="list-style-type: none"> * Anilina * Cicloesene * Cicloesano * Acetaldeide * Nessuna delle altre risposte è corretta
19118	Domanda 150	CHI	L'ibridazione dei carboni nel metano è:	<ul style="list-style-type: none"> * $1s^2 2s^2 2p^2$ * sp^3 * sp^2 * sp * Nessuna delle altre risposte è corretta
19119	Domanda 151	CHI	A quale di queste classi di componenti appartiene l'amilosio?	<ul style="list-style-type: none"> * Aminidi * Proteine globulari * Trigliceridi * Polisaccaridi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19120	Domanda 152	CHI	L'idrolisi basica di un trigliceride a quale dei seguenti prodotti porta?	<ul style="list-style-type: none"> * Tre molecole di glicerina * Prodotti con struttura steroidica * Glicerina e Sali di acidi grassi * Esclusivamente a Sali di acidi grassi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19121	Domanda 153	CHI	Gli alcheni hanno formule molecolari generali:	<ul style="list-style-type: none"> * C_nH_{2n+2} * C_nH_{2n} * C_nH_{2n-2} * C_nH_n * Nessuna delle altre risposte è corretta
19122	Domanda 154	CHI	L'acido pentanoico è ottenibile per le ossidazioni di:	<ul style="list-style-type: none"> * Alcol propargilico * Alcol isopropilico * 1 Pentanolo * 2 Pentanoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19123	Domanda 156	CHI	Qual è il numero di ossidazione dell'Azoto in NH_4^+	<ul style="list-style-type: none"> * +3 * -6 * -3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19124	Domanda 157	CHI	Qual è il numero di ossidazione del Cloro nel seguente anione ClO^-	<ul style="list-style-type: none"> * +3 * -6 * +1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19125	Domanda 158	CHI	Qual è il numero di ossidazione del Cloro nel seguente anione ClO_3^-	<ul style="list-style-type: none"> * +3 * -6 * +5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19126	Domanda 159	CHI	Qual è il numero di ossidazione del Cloro nel seguente anione ClO_4^-	<ul style="list-style-type: none"> * +3 * +7 * +5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19127	Domanda 160	CHI	Scrivere la formula del seguente composto binario: ESAFLUORURO DI ZOLFO	<ul style="list-style-type: none"> * SF_6 * PI_3 * CaH_2 * P_2O_5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19128	Domanda 161	CHI	Scrivere la formula del seguente composto binario: TRIIODURO DI FOSFORO	<ul style="list-style-type: none"> * SF_6 * PI_3 * CaH_2 * P_2O_5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19129	Domanda 162	CHI	Scrivere la formula del seguente composto binario: IDRURO DI CALCIO	<ul style="list-style-type: none"> * SF_6 * PI_3 * CaH_2 * P_2O_5 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19130	Domanda 163	CHI	Scrivere la formula del seguente composto binario: PENTOSSIDO DI BIFOSFORO	<ul style="list-style-type: none"> * S F_6 * P I_3 * Ca H_2 * $\text{P}_2 \text{O}_5$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19131	Domanda 166	CHI	Scrivere la formula dell'ammoniaca:	<ul style="list-style-type: none"> * NH_3 * PH_3 * $\text{H}_5 \text{H}_3$ * Ca H_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19132	Domanda 167	CHI	Scrivere la formula della fosfina:	<ul style="list-style-type: none"> * NH_3 * PH_3 * $\text{H}_5 \text{H}_3$ * Ca H_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19133	Domanda 168	CHI	Scrivere la formula dell'arsina :	<ul style="list-style-type: none"> * NH_3 * PH_3 * $\text{H}_5 \text{H}_3$ * Ca H_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19134	Domanda 169	CHI	Denominare il seguente composto: SnS	<ul style="list-style-type: none"> * Solfuro di stagno * Dicloruro di mercurio * Fosfuro di alluminio * Ossido di fosforo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19135	Domanda 170	CHI	Denominare il seguente composto: $\text{Hg}_2 \text{Cl}_2$	<ul style="list-style-type: none"> * Solfuro di stagno * Dicloruro di mercurio * Fosfuro di alluminio * Ossido di fosforo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19136	Domanda 172	CHI	Denominare il seguente composto: $\text{P}_4 \text{O}_{10}$	<ul style="list-style-type: none"> * Solfuro di stagno * Dicloruro di mercurio * Fosfuro di alluminio * Ossido di fosforo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19137	Domanda 173	CHI	Denominare il seguente composto: S H_4	<ul style="list-style-type: none"> * cloruro di idrogeno * Idruro di silicio * Solfuro di stagno * Ossido di fosforo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19138	Domanda 174	CHI	Una soluzione è una miscela:	<ul style="list-style-type: none"> * Eterogenea * Fisicamente omogenea e chimicamente eterogenea * Fisicamente eterogenea e chimicamente omogenea * Omogenea * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19139	Domanda 175	CHI	Una soluzione acquosa non satura di sale da cucina è un esempio di:	<ul style="list-style-type: none"> * Individuo chimico * Miscela eterogenea * Emulsione * Sistema omogeneo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19140	Domanda 176	CHI	Indicare il numero di fasi presenti in un sistema contenuto in un bicchiere d'acqua contenente una soluzione acquosa satura di NaCl con il sale da cucina sul fondo e un cubetto di ghiaccio galleggiante	<ul style="list-style-type: none"> * 6 * 5 * 4 * 3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19141	Domanda 177	CHI	Gli atomi di uno stesso elemento:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno tutti lo stesso numero atomico * sono tutti uguali * hanno tutti la stessa massa * hanno tutti lo stesso peso * Nessuna delle altre risposte è corretta
19142	Domanda 178	CHI	La confezione spugnosa di polistirolo di una vaschetta per gelati è:	<ul style="list-style-type: none"> * una porzione di materia solida * una porzione di materia omogenea * una miscela eterogenea di più gas in un solido * una miscela omogenea di più gas in un solido * Nessuna delle altre risposte è corretta
19143	Domanda 179	CHI	L'aria atmosferica filtrata dalle particelle solide è:	<ul style="list-style-type: none"> * una miscela eterogenea di più gas * una soluzione di più gas * una miscela eterogenea (miscuglio) di più gas * una disposizione non colloidale di più gas * Nessuna delle altre risposte è corretta
19144	Domanda 180	CHI	Una soluzione acquosa satura del soluto B alla temperatura T è una soluzione in cui non si può più sciogliere:	<ul style="list-style-type: none"> * altro soluto C alla stessa temperatura T * altro soluto B pur variando la temperatura T * altro soluto B se non si varia la temperatura T * Nessuna delle altre risposte è corretta
19145	Domanda 181	CHI	La condensazione è il passaggio dallo stato:	<ul style="list-style-type: none"> * liquido - solido * vapore - liquido * liquido - vapore * vapore - solido * Nessuna delle altre risposte è corretta
19146	Domanda 182	CHI	La sublimazione è il passaggio dallo stato:	<ul style="list-style-type: none"> * solido - gas * solido - liquido * liquido - vapore * liquido - solido * Nessuna delle altre risposte è corretta
19147	Domanda 183	CHI	E' un elemento chimico:	<ul style="list-style-type: none"> * il bronzo * l'acqua * l'aria * il ferro * Nessuna delle altre risposte è corretta
19148	Domanda 184	CHI	Il legno è:	<ul style="list-style-type: none"> * una miscela omogenea * una sostanza elementare * una miscela eterogenea * una soluzione solida * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19149	Domanda 185	CHI	L'acqua è:	<ul style="list-style-type: none"> * un aggregato di atomi di idrogeno e ossigeno * una sostanza elementare in quanto presente in natura * una miscela omogenea perché trasparente alla luce visibile * un composto chimico * Nessuna delle altre risposte è corretta
19150	Domanda 187	CHI	La mole di molecole è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'insieme degli atomi contenuti in un numero di Avogadro di molecole * un modo abbreviato di dire molecole * una quantità di sostanza in grammi di sostanza pari al numero di Avogadro * la quantità di sostanza che contiene un numero di Avogadro di molecole * Nessuna delle altre risposte è corretta
19151	Domanda 188	CHI	Il numero di Avogadro esprime il numero di:	<ul style="list-style-type: none"> * protoni contenuti in un atomo * molecole contenute in una mole di molecole * atomi contenuti in una molecola * elettroni delocalizzati in un metallo in condizioni standard * Nessuna delle altre risposte è corretta
19152	Domanda 189	CHI	Gli isotopi 12 e 14 del carbonio differiscono tra di loro per:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero di elettroni * un protone * due protoni * due neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19153	Domanda 190	CHI	Il numero di protoni in un atomo costituisce:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero atomico * il numero di massa * la massa molare * il numero elettrico * Nessuna delle altre risposte è corretta
19154	Domanda 191	CHI	La mole è l'unità di misura di:	<ul style="list-style-type: none"> * della quantità di sostanza del sistema S.I. * del volume di materia * del peso di sostanza * delle molecole * Nessuna delle altre risposte è corretta
19155	Domanda 192	CHI	Gli isotopi di un elemento:	<ul style="list-style-type: none"> * non sono mai presenti in natura * hanno uguale numero di protoni ma diverso numero di elettroni * possono essere soggetti a decadimento radioattivo * sono sempre radioattivi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19156	Domanda 193	CHI	Gli atomi dell'elemento ossigeno:	<ul style="list-style-type: none"> * non sono identici tra di loro * hanno uguale numero di protoni ma possono differire per il numero di neutroni * hanno uguale numero di neutroni ma possono differire per il numero di elettroni * hanno uguale numero di elettroni ma possono differire per il numero di protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19157	Domanda 194	CHI	90 g di glucosio, $C_6H_{12}O_6$, corrispondono a:	<ul style="list-style-type: none"> * 90 moli * 9 moli * 0,9 moli * 0,5 moli * Nessuna delle altre risposte è corretta
19158	Domanda 195	CHI	L'idrogeno, il deuterio e il tritio hanno:	<ul style="list-style-type: none"> * uguale numero atomico * uguale numero di massa * uguale numero di neutroni * uguale numero di elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19159	Domanda 196	CHI	Gli isotopi sono atomi di un elemento caratterizzato da:	<ul style="list-style-type: none"> * diverso numero di protoni * diverso numero di massa * diverso numero atomico * diverso numero di elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19160	Domanda 197	CHI	Gli isotopi sono elementi chimici che:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno lo stesso numero di elettroni e neutroni * hanno lo stesso numero di protoni ma differiscono per il numero di neutroni * hanno lo stesso numero di neutroni * hanno lo stesso numero di elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19161	Domanda 198	CHI	L'atomo di un elemento e un suo ione differenziano nel numero:	<ul style="list-style-type: none"> * di elettroni * di protoni * di neutroni * di massa * Nessuna delle altre risposte è corretta
19162	Domanda 199	CHI	Gli isotopi dell'ossigeno ^{16}O e ^{18}O differenziano per:	<ul style="list-style-type: none"> * due protoni * due neutroni * due elettroni * un protone e un elettrone * Nessuna delle altre risposte è corretta
19163	Domanda 200	CHI	In una mole di azoto allo stato molecolare vi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * $6,02 \times 10^{23}$ * $12,04 \times 10^{23}$ atomi * $18,06 \times 10^{23}$ * $24,08 \times 10^{23}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19164	Domanda 201	CHI	Gli isotopi di un elemento:	<ul style="list-style-type: none"> * sono separabili * non sono separabili * sono separabili solo se differenziano per il loro numero di protoni * sono separabili solo se differenziano per il loro numero di elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19165	Domanda 202	CHI	La mole è definita come la quantità di sostanza che contiene un numero:	<ul style="list-style-type: none"> * di molecole, atomi o ioni pari al peso molecolare * di molecole pari alla molarità della soluzione * di particelle elementari (molecole, atomi, ioni, elettroni, etc.) pari al numero di Avogadro * di molecole pari al doppio del numero di Avogadro * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19166	Domanda 203	CHI	Il numero di molecole contenuto in 36 g d'acqua (PM=18) è:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 36 * 36×10^{23} * $12,046 \times 10^{23}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19167	Domanda 204	CHI	Una mole di H_2SO_4 e una mole di HCl:	<ul style="list-style-type: none"> * contengono lo stesso numero di molecole * hanno lo stesso peso molecolare * hanno due basi * contengono lo stesso numero di atomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19168	Domanda 205	CHI	In un atomo il numero di massa rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * la massa totale dell'atomo * il numero di protoni nel nucleo * il numero di elettroni dell'atomo * la somma dei protoni e dei neutroni che compongono il nucleo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19169	Domanda 206	CHI	Gli atomi di un elemento:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno la stessa massa atomica * sono tutti identici tra loro * hanno uguale numero di neutroni ma possono differire per il numero di protoni * hanno uguale numero di protoni ma possono differire per il numero di neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19170	Domanda 207	CHI	Gli isotopi di un elemento sono atomi:	<ul style="list-style-type: none"> * che si formano solo dal decadimento radioattivo di altri * aventi uguale massa ma peso diverso * aventi identiche proprietà chimiche e fisiche * che differenziano tra loro per la diversa composizione dei nuclei * Nessuna delle altre risposte è corretta
19171	Domanda 208	CHI	I numeri quantici che caratterizzano un elettrone di un atomo sono:	<ul style="list-style-type: none"> * 3 * 4 * 1 * 2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19172	Domanda 209	CHI	Secondo la teoria di Bohr, un elettrone ruota attorno al nucleo in un livello energetico dello stato fondamentale (quindi previsto dalla condizione quantica):	<ul style="list-style-type: none"> * emette energia e crea un campo elettrico * emette energia e crea un campo magnetico e campo elettrico * non varia la sua energia * si avvicina progressivamente al nucleo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19173	Domanda 210	CHI	Nello stato energetico fondamentale, gli elettroni tendono ad occupare prima il livello che ha:	<ul style="list-style-type: none"> * minore energia e maggiore distanza dal nucleo * minore energia e minore distanza dal nucleo * minore energia ed è adiacente al nucleo * maggiore energia e minore distanza dal nucleo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19174	Domanda 211	CHI	Indicare quale scienziato ottenne per primo l'evidenza sperimentale che il nucleo può provocare deviazioni importanti dal percorso delle particelle α :	<ul style="list-style-type: none"> * Thompson * Fermi * Rutherford * Lavoisier * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19175	Domanda 212	CHI	Per caratterizzare un orbitale è necessario definire:	<ul style="list-style-type: none"> * i numeri quantici principale, secondario, magnetico e di spin * i numeri quantici principale e secondario * i numeri quantici principale, secondario e magnetico * i numeri quantici principale, secondario e di spin * Nessuna delle altre risposte è corretta
19176	Domanda 213	CHI	La natura ondulatoria degli elettroni può essere dimostrata mediante:	<ul style="list-style-type: none"> * l'elettrolisi * fenomeni di diffrazione da parte di un reticolo cristallino * l'effetto fotoelettrico * la meccanica newtoniana * Nessuna delle altre risposte è corretta
19177	Domanda 214	CHI	La natura corpuscolare degli elettroni può essere dimostrata mediante:	<ul style="list-style-type: none"> * l'elettrolisi * fenomeni di diffrazione da parte di un reticolo cristallino * l'effetto fotoelettrico * la meccanica newtoniana * Nessuna delle altre risposte è corretta
19178	Domanda 215	CHI	Un orbitale s ha forma di:	<ul style="list-style-type: none"> * una sfera * una clessidra * una circonferenza * una ciambella * Nessuna delle altre risposte è corretta
19179	Domanda 216	CHI	Un orbitale p ha forma di:	<ul style="list-style-type: none"> * una sfera * un' elissoide * due sfere diffuse una per ciascun lato del nucleo * due circonferenze legate a formare un otto * Nessuna delle altre risposte è corretta
19180	Domanda 217	CHI	Il numero massimo di elettroni che possono essere contenuti negli orbitali di tipo 4d è:	<ul style="list-style-type: none"> * 4 * 8 * 10 * 2 con spin opposto * Nessuna delle altre risposte è corretta
19181	Domanda 218	CHI	Un orbitale 3d può essere caratterizzato da:	<ul style="list-style-type: none"> * $n = 3, l = 3, m_l = 3$ * $n = 3, l = 2, m_l = 1$ * $n = 2, l = 3, m_l = 1$ * $n = 3, l = 2, m_l = 3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19182	Domanda 219	CHI	Secondo il principio di esclusione di Pauli un orbitale atomico può contenere al massimo:	<ul style="list-style-type: none"> * due elettroni con spin antiparalleli * due elettroni con spin paralleli * tre elettroni con spin antiparalleli * due elettroni purchè differenti per il valore del numero quantico principale * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttito	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19183	Domanda 220	CHI	La regola della massima molteplicità o di Hund impone che gli elettroni di un atomo:	<ul style="list-style-type: none"> * negli orbitali degeneri, prima di accoppiarsi sullo stesso orbitale, occupino singoli orbitali con spin parallelo * negli orbitali degeneri, prima di accoppiarsi sullo stesso orbitale, occupino singoli orbitali con spin antiparallelo * tendono a disporsi in tutti gli orbitali di ugual forma * occupino prima gli orbitali sferici * Nessuna delle altre risposte è corretta
19184	Domanda 221	CHI	Il numero massimo di elettroni in orbitali f è:	<ul style="list-style-type: none"> * 6 elettroni * 8 elettroni * 10 elettroni * 14 elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19377	Domanda 400000	CHI	Nella tavola periodica, nell'ultima colonna a destra ci sono:	<ul style="list-style-type: none"> * le terre rare * i metalli * i gas puri * i gas nobili * Nessuna delle altre risposte è corretta
19378	Domanda 400001	CHI	Una reazione esotermica è una reazione che:	<ul style="list-style-type: none"> * cede calore all'ambiente * avviene in un recipiente che possono scambiare calore * può avvenire solo teoricamente ma non nella pratica * assorbe calore dall'ambiente * Nessuna delle altre risposte è corretta
19379	Domanda 400002	CHI	Quale di queste affermazioni non vale per gli elementi alogeni?	<ul style="list-style-type: none"> * appartengono al gruppo 7 della tavola periodica * nella tavola periodica si trovano nella colonna da sinistra dei gas nobili * sono tutti elementi gassosi * possono formare dei sali con i metalli * Nessuna delle altre risposte è corretta
19380	Domanda 400003	CHI	Quale dei seguenti reagenti, se combinati, non possono produrre un sale?	<ul style="list-style-type: none"> * Ossido basico ed acido * Metallo ed acido * Anidride e acido * Base ed acido * Nessuna delle altre risposte è corretta
19381	Domanda 434	CHI	Il massimo numero di elettroni contenuti negli orbitali di tipo p è:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 4 * 6 * 8 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19382	Domanda 435	CHI	L'orbitale è la soluzione di una funzione:	<ul style="list-style-type: none"> * di stato * d'onda * esponenziale * logaritmica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19383	Domanda 436	CHI	Il primo modello atomico, formulato da Thomson, prevedeva:	<ul style="list-style-type: none"> * un nucleo positivo circondato da elettroni fissi * una massa sferica di elettricità positiva contenente, uniformemente distribuite, cariche negative puntiformi * protoni e neutroni nel nucleo ed elettroni all'esterno * nucleo ed elettroni ma non protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19384	Domanda 438	CHI	Completare in modo corretto la frase: l'energia di un orbitale:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce al crescere del numero quantico principale * aumenta al crescere del numero quantico principale * non dipende dal valore del numero quantico principale * è indipendente dal numero quantico secondario * Nessuna delle altre risposte è corretta
19385	Domanda 439	CHI	Completare in modo corretto: Il numero quantico principale n può assumere tutti i valori interi...	<ul style="list-style-type: none"> * o frazionari da 1 fino a infinito * positivi da 1 fino a infinito * o frazionari da 0 fino a infinito * o frazionari da 0 fino a 8 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19386	Domanda 441	CHI	Completare in modo corretto: Il numero quantico magnetico m_L ...	<ul style="list-style-type: none"> * dipende dal valore del numero quantico principale dell'orbitale, ma non da quello del numero quantico secondario * dipende dai valori del numero quantico principale e del numero quantico secondario dell'orbitale * non può mai essere uguale a zero * può essere anche maggiore del valore di l dell'orbitale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19387	Domanda 442	CHI	I numeri quantici che caratterizzano un orbitale atomico sono:	<ul style="list-style-type: none"> * 3 * 4 * 2 * 1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19388	Domanda 443	CHI	I gas nobili sono così chiamati perché:	<ul style="list-style-type: none"> * si ossidano facilmente * hanno una particolare stabilità dovuta alle molecole biatomiche * sono molto resistenti all'azione degli acidi * sono poco resistenti alle basi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19389	Domanda 444	CHI	L' elettronegatività è:	<ul style="list-style-type: none"> * il lavoro necessario per strappare a un atomo un elettrone * la tendenza di un atomo ad attrarre gli elettroni di un legame a cui partecipa * l'energia emessa quando un elettrone si associa a un atomo * la tendenza di un atomo ad acquistare elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19390	Domanda 445	CHI	Il numero di ossidazione di un atomo in un composto rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero di elettroni che l'atomo possiede * la carica che possiede l'atomo * il numero di legami che l'atomo presenta * il numero di legami ionici che l'atomo presenta * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19391	Domanda 446	CHI	Nel sistema periodico gli elementi di uno stesso gruppo hanno lo stesso:	<ul style="list-style-type: none"> * numero di protoni * numero di elettroni nello strato esterno * numero di massa * potenziale di ionizzazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19402	Domanda 447	CHI	Tra le seguenti proprietà degli elementi presenta un andamento periodico:	<ul style="list-style-type: none"> * la massa nucleare * l'affinità elettronica * il numero atomico * il numero di massa * Nessuna delle altre risposte è corretta
19413	Domanda 448	CHI	Nella tavola periodica, le dimensioni degli atomi, escludendo i gas nobili:	<ul style="list-style-type: none"> * aumentano all'aumentare del numero atomico * aumentano all'aumentare del peso atomico * aumentano dal basso verso l'alto lungo un gruppo * aumentano da destra verso sinistra lungo un periodo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19424	Domanda 449	CHI	Gli elementi non di transizione inseriti nello stesso gruppo del sistema periodico, presentano lo stesso:	<ul style="list-style-type: none"> * valore di elettronegatività * valore del potenziale di prima ionizzazione * numero di protoni * numero di elettroni nello strato più esterno * Nessuna delle altre risposte è corretta
19435	Domanda 450	CHI	Procedendo lungo un periodo della tavola periodica, da sinistra a destra, le proprietà metalliche:	<ul style="list-style-type: none"> * si accentuano * restano costanti * diminuiscono * variano periodicamente * Nessuna delle altre risposte è corretta
19446	Domanda 451	CHI	Dall'alto in basso lungo un gruppo, il raggio degli atomi:	<ul style="list-style-type: none"> * decresce * aumenta per i primi tre periodi e poi decresce * non varia * aumenta * Nessuna delle altre risposte è corretta
19457	Domanda 452	CHI	L'affinità elettronica di un atomo:	<ul style="list-style-type: none"> * misura la tendenza ad attrarre elettroni * misura la tendenza ad attrarre elettroni di legame * è la variazione di energia legata all'acquisto di un elettrone * è la variazione di energia per la cessione di un elettrone * Nessuna delle altre risposte è corretta
19468	Domanda 453	CHI	Litio e potassio:	<ul style="list-style-type: none"> * appartengono allo stesso periodo del sistema periodico * formano entrambi ioni negativi * possiedono lo stesso numero di protoni nel nucleo * possiedono lo stesso numero di elettroni nell'ultimo livello * Nessuna delle altre risposte è corretta
19479	Domanda 454	CHI	Gli alogeni:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno la tendenza ad acquistare un elettrone * hanno la tendenza a perdere gli elettroni più esterni * hanno la tendenza a formare ioni positivi * sono gas nobili * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19490	Domanda 455	CHI	Nella tavola periodica degli elementi l'elettronegatività lungo un gruppo (andando dall'alto verso il basso):	<ul style="list-style-type: none"> * cresce progressivamente * decresce progressivamente * resta invariata * cresce progressivamente solo nei primi tre gruppi, resta invariata negli altri * Nessuna delle altre risposte è corretta
19501	Domanda 456	CHI	Tutti gli elementi di un gruppo hanno:	<ul style="list-style-type: none"> * la stessa configurazione elettronica esterna * lo stesso numero quantico principale * la stessa affinità elettronica * lo stesso potenziale di ossidazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19512	Domanda 457	CHI	Gli alogeni hanno configurazione elettronica esterna:	<ul style="list-style-type: none"> * $s^2 p^5$ * $s^2 p^3$ * s * $s^2 p$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19523	Domanda 458	CHI	Nella tavola periodica gli elementi sono disposti in righe orizzontali dette:	<ul style="list-style-type: none"> * gruppi * blocchi unitari * gruppi funzionali * famiglie * Nessuna delle altre risposte è corretta
19534	Domanda 459	CHI	La formula di struttura di un composto indica:	<ul style="list-style-type: none"> * la struttura cristallina del composto * la disposizione tridimensionale della molecola del composto * la struttura atomica degli elementi componenti * lo stato di aggregazione del composto * Nessuna delle altre risposte è corretta
19545	Domanda 460	CHI	Un legame covalente polarizzato si instaura fra:	<ul style="list-style-type: none"> * molecole con polarità opposta * un atomo di un metallo e un atomo di un non metallo * ioni di carica opposta formando composti globalmente neutri * due atomi aventi diversa elettronegatività * Nessuna delle altre risposte è corretta
19556	Domanda 461	CHI	Le forze di attrazione di van der Waals tra due molecole aumentano:	<ul style="list-style-type: none"> * con la temperatura * con il potenziale di ionizzazione * con il tempo * con il volume delle molecole * Nessuna delle altre risposte è corretta
19575	Domanda 463	CHI	Il legame presente nella molecola HF è:	<ul style="list-style-type: none"> * covalente polarizzato * covalente omopolare * ionico * a ponte di idrogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
19586	Domanda 464	CHI	Il legante chimico tra due ioni forma:	<ul style="list-style-type: none"> * molecole gassose * un reticolo cristallino di ioni che può estendersi nelle tre direzioni dello spazio * coppie di ioni nei liquidi e un reticolo cristallino nei solidi * composti solidi liquidi o gassosi a seconda dei casi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19597	Domanda 465	CHI	Indicare, tra i seguenti composti, quello che non forma legami a ponte di idrogeno con l'acqua:	<ul style="list-style-type: none"> * NH₃ * HF * CH₃OH * CH₃COOH * Nessuna delle altre risposte è corretta
19608	Domanda 466	CHI	I composti covalenti omopolari:	<ul style="list-style-type: none"> * conducono la corrente allo stato fuso e in soluzione acquosa * non conducono la corrente allo stato solido e allo stato fuso * conducono la corrente in soluzione acquosa ma non allo stato fuso * non conducono mai la corrente * Nessuna delle altre risposte è corretta
19619	Domanda 467	CHI	I composti ionici:	<ul style="list-style-type: none"> * sono più facilmente solubili in solventi polari * sono più facilmente solubili in solventi apolari * sono solubili in solventi incapaci di formare legami a idrogeno * sono sempre solubili in benzina * Nessuna delle altre risposte è corretta
19630	Domanda 468	CHI	I legami presenti nella molecola di acqua (H ₂ O) sono:	<ul style="list-style-type: none"> * covalenti polari * a ponte di idrogeno * covalenti apolari * uno ionico e l'altro covalente * Nessuna delle altre risposte è corretta
19636	Domanda 469	CHI	Il Un legame covalente polare si può formare:	<ul style="list-style-type: none"> * tra due elementi di diversa elettronegatività * tra due ioni di segno opposto * tra una coppia ionica * solo tra due atomi uguali * Nessuna delle altre risposte è corretta
19637	Domanda 470	CHI	I legami di van der Waals sono:	<ul style="list-style-type: none"> * covalenti dativi * dipolari deboli * omopolari * ionici * Nessuna delle altre risposte è corretta
19638	Domanda 471	CHI	Per legame covalente doppio si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame tra due ioni * un legame tra due molecole * un legame che deriva dalla compartecipazione di una coppia di elettroni * un legame che deriva dalla compartecipazione di due coppie di elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19639	Domanda 472	CHI	Quale dei seguenti elementi forma molecole biatomiche?	<ul style="list-style-type: none"> * N * Mg * Fe * K * Nessuna delle altre risposte è corretta
19640	Domanda 473	CHI	Quale delle seguenti sostanze è un composto ionico?	<ul style="list-style-type: none"> * MgCl₂ * H₂ * HCl gassoso * Cl₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19641	Domanda 474	CHI	Quale fra le seguenti affermazioni è errata?	<ul style="list-style-type: none"> * i metalli sono malleabili * tutti i metalli sono buoni conduttori elettrici * i non metalli possono formare ioni * tutti i metalli sono solidi a temperatura ambiente * Nessuna delle altre risposte è corretta
19642	Domanda 475	CHI	Il legame covalente	<ul style="list-style-type: none"> * consiste nella messa in compartecipazione di coppie di elettroni fra atomi * si forma solo fra atomi uguali * consiste nello scambio di protoni da parte degli atomi coinvolti * porta in ogni caso alla formazione di ioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
28137	Domanda 475	CHI	Il legame covalente:	<ul style="list-style-type: none"> * prevede una compartecipazione di coppie di elettroni fra atomi * si forma solo fra atomi uguali * consiste nello scambio di protoni da parte degli atomi coinvolti * porta in ogni caso alla formazione di ioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19643	Domanda 477	CHI	Gli atomi che formano un legame covalente:	<ul style="list-style-type: none"> * condividono elettroni e sovrappongono orbitali * condividono elettroni e conservano orbitali atomici * sovrappongono orbitali ma non condividono elettroni * si scambiano elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19644	Domanda 478	CHI	Un legame chimico si forma perché gli atomi legandosi:	<ul style="list-style-type: none"> * aumentano la loro energia * diminuiscono la loro energia * possono mantenere costante l'energia * assumono orbitali molecolari * Nessuna delle altre risposte è corretta
19645	Domanda 479	CHI	Il prodotto della pressione per il volume di un gas (PV) ha le dimensioni:	<ul style="list-style-type: none"> * di una forza diviso per una lunghezza * di un lavoro * non ha dimensioni, infatti è adimensionale * ha le dimensioni di un lavoro diviso per una superficie * Nessuna delle altre risposte è corretta
19646	Domanda 480	CHI	L'ossigeno presente nell'aria atmosferica fluisce negli alveoli polmonari con un meccanismo fisico:	<ul style="list-style-type: none"> * perché attratto dall'anidride carbonica contenuta in essi * perché la sua pressione parziale nell'aria è maggiore che negli alveoli * nonostante la sua pressione parziale nell'aria sia maggiore che negli alveoli * perché negli alveoli la temperatura è maggiore * Nessuna delle altre risposte è corretta
19647	Domanda 481	CHI	Quando il sudore evapora dalla fronte dello studente sotto esame, la fronte:	<ul style="list-style-type: none"> * perde alcuni amminoacidi del collagene della pelle * si riscalda * perde sali * rimane a temperatura costante * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttito	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28138	Domanda 481	CHI	Quando il sudore evapora dalla fronte dello studente sotto esame, la fronte:	<ul style="list-style-type: none"> * perde alcuni amminoacidi del collagene della pelle * si riscalda * perde sali * rimane a temperatura costante * si raffredda
19656	Domanda 482	CHI	La tensione di vapore di un liquido:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce con la temperatura * aumenta con la temperatura * non varia con il variare della temperatura * varia solo con il variare della pressione esterna * Nessuna delle altre risposte è corretta
19666	Domanda 483	CHI	I composti gassosi a temperatura e pressione ambiente sono costituiti da:	<ul style="list-style-type: none"> * molecole associate o libere a seconda della possibilità di formare legami a ponte di idrogeno o ionici * ioni o atomi in continuo movimento * molecole singole in continuo movimento * atomi singoli derivanti dalle molecole poliatomiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
19677	Domanda 484	CHI	Se a temperatura costante si dimezza il volume di un gas la sua pressione:	<ul style="list-style-type: none"> * si raddoppia * si dimezza * si mantiene costante finché non varia la T * aumenta ma non raddoppia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19688	Domanda 485	CHI	Indicare i tipi di solidi che hanno mediamente il più alto punto di fusione:	<ul style="list-style-type: none"> * metallici e ionici * molecolari e metallici * molecolari e ionici * ionici e covalenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
19699	Domanda 486	CHI	Un gas reale tende a comportarsi come un gas ideale:	<ul style="list-style-type: none"> * a basse pressioni ed elevate temperature * a basse temperature ed elevate pressioni * al di sotto di 273,15 K * al disopra di 200 atm * Nessuna delle altre risposte è corretta
19710	Domanda 487	CHI	Una mole di un gas a 0°C e 1 atm occupa:	<ul style="list-style-type: none"> * 273,15 L * 22,414 L x n° di atomi presenti nella molecola * 22,414 L * 6,02 10²³ L * Nessuna delle altre risposte è corretta
19719	Domanda 488	CHI	In una trasformazione isoterma di un gas, si mantiene costante la pressione. Ne consegue che:	<ul style="list-style-type: none"> * il volume del gas resta costante * il volume del gas diminuisce * la massa del gas varia * il volume del gas aumenta * Nessuna delle altre risposte è corretta
19720	Domanda 489	CHI	L' energia cinetica delle molecole di un gas dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla natura del gas * dalla pressione esercitata dal gas * dalla presenza di altri gas nel recipiente * dal volume occupato dal gas * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19721	Domanda 490	CHI	Le particelle di un solido cristallino:	<ul style="list-style-type: none"> * sono immobili nel reticolo cristallino * possono vibrare attorno ai nodi del reticolo cristallino * si scambiano continuamente posizione nel reticolo dando luogo ad un equilibrio dinamico * sono libere di muoversi purché al di sopra di 0°C * Nessuna delle altre risposte è corretta
19722	Domanda 491	CHI	Le particelle di un liquido hanno forze di attrazione intermolecolari:	<ul style="list-style-type: none"> * maggiori di quelle presenti nello stato solido * minori di quelle presenti nello stato solido * minori di quelle presenti nello stato gassoso * esclusivamente di van der Waals * Nessuna delle altre risposte è corretta
19723	Domanda 492	CHI	Le sostanze allo stato gassoso:	<ul style="list-style-type: none"> * sono più ordinate che allo stato liquido e allo stato solido * sono meno ordinate che allo stato solido ma più ordinate che allo stato liquido * sono meno ordinate che allo stato liquido e allo stato solido * oscillano attorno a posizioni fisse * Nessuna delle altre risposte è corretta
19724	Domanda 493	CHI	Il passaggio di una sostanza dallo stato liquido allo stato solido:	<ul style="list-style-type: none"> * avviene con assorbimento o cessione di energia termica a seconda della natura della sostanza * avviene con assorbimento di calore * avviene con cessione di energia termica * avviene con assorbimento di energia termica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19725	Domanda 494	CHI	Al la temperatura di 273,15 K (0°C) e alla pressione di 10^5 Pa due moli di N_2 occupano un volume:	<ul style="list-style-type: none"> * maggiore di quello di due moli di Cl_2 ($M_r = 70$) * di circa 20 L * di circa 45 L * maggiore di quello di due moli di H_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19726	Domanda 495	CHI	Il diossido di silicio SiO_2 è un solido:	<ul style="list-style-type: none"> * molecolare * ionico * covalente * amorfo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19727	Domanda 496	CHI	Indicare, tra le seguenti, l'espressione che non rappresenta la legge di Boyle:	<ul style="list-style-type: none"> * $PV = K$ (a $T = \text{cost.}$) * $P = K/V$ (a $T = \text{cost.}$) * $V = K/P$ (a $T = \text{cost.}$) * $P/V = K$ (a $T = \text{cost.}$) * Nessuna delle altre risposte è corretta
19728	Domanda 497	CHI	La pressione totale di una miscela gassosa è:	<ul style="list-style-type: none"> * di poco minore della somma delle pressioni parziali dei singoli componenti * di poco maggiore della somma delle pressioni parziali dei singoli componenti * esattamente uguale alla somma delle pressioni parziali dei singoli componenti * esattamente uguale alla somma delle pressioni parziali dei componenti a molecola monoatomica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19729	Domanda 498	CHI	Un fluido (gas o liquido) passa sempre:	<ul style="list-style-type: none"> * da una posizione a pressione maggiore a una posizione a pressione minore * da una posizione a pressione minore a una posizione a pressione maggiore * da una posizione a temperatura maggiore una posizione a temperatura minore * da una posizione a temperatura minore a una posizione a temperatura maggiore * Nessuna delle altre risposte è corretta
19730	Domanda 499	CHI	Il parametro che indica la direzione flusso di materia nei fluidi (gas e liquido) è	<ul style="list-style-type: none"> * la densità * la viscosità * la pressione * la temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
19731	Domanda 500	CHI	L'espressione il simile scioglie il simile è un criterio pratico per la scelta di un solvente e significa che:	<ul style="list-style-type: none"> * un solvente polare scioglie meglio un soluto polare e uno apolare scioglie meglio un soluto apolare * il solvente e il soluto devono avere forme molecolari simili * il solvente e il soluto devono avere volumi molecolari simili * il solvente e il soluto devono avere simile densità * Nessuna delle altre risposte è corretta
19742	Domanda 501	CHI	La solubilità in acqua di un sale, all'aumentare della temperatura:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce in ogni caso * non dipende dalla temperatura * aumenta in ogni caso * diminuisce se la dissoluzione del sale è esotermica (avviene con sviluppo di calore) * Nessuna delle altre risposte è corretta
19743	Domanda 502	CHI	Indicare la soluzione con pressione osmotica maggiore:	<ul style="list-style-type: none"> * urea 0,1 M * glucosio 0,1 M * cloruro di sodio 0,05 M * solfato di rame 0,05 M * Nessuna delle altre risposte è corretta
19744	Domanda 503	CHI	Una soluzione contenente 0,05 moli di HCl in 100 ml è:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,05 M * 0,5 M * 0,05 N * Nessuna delle altre risposte è corretta
19745	Domanda 504	CHI	Un composto ionico si dissocia in un solvente:	<ul style="list-style-type: none"> * organico * apolare * protico * con bassa costante dielettrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19746	Domanda 505	CHI	L'aggiunta di glucosio ad una soluzione di NaCl:	<ul style="list-style-type: none"> * abbassa il punto di ebollizione della soluzione * aumenta il pH della soluzione * diminuisce il pH della soluzione * aumenta la conducibilità elettrica della soluzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19747	Domanda 506	CHI	Tra le seguenti sostanze indicare l'elettrolita debole:	<ul style="list-style-type: none"> * cloruro di potassio * idrossido di sodio * acido solforico * acido acetico * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19748	Domanda 507	CHI	Una soluzione si dice satura se è:	<ul style="list-style-type: none"> * in equilibrio dinamico con il soluto indisciolto * in equilibrio statico con il soluto indisciolto * più diluita di quella a concentrazione massima di soluto * più concentrata di quella a concentrazione massima di soluto * Nessuna delle altre risposte è corretta
19749	Domanda 508	CHI	Se si fa variare la temperatura di una soluzione, non varia:	<ul style="list-style-type: none"> * la molarità * la molalità * il percento in volume * il volume * Nessuna delle altre risposte è corretta
19750	Domanda 509	CHI	All'aumentare della concentrazione di un soluto praticamente non volatile, la temperatura di ebollizione di una soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta o diminuisce a seconda della natura chimica del soluto * diminuisce * rimane invariata * aumenta * Nessuna delle altre risposte è corretta
19751	Domanda 510	CHI	La solubilità di un gas nell'acqua:	<ul style="list-style-type: none"> * è inversamente proporzionale alla pressione parziale del gas sulla soluzione * è direttamente proporzionale alla pressione parziale del gas sulla soluzione * è indipendente dalla pressione parziale del gas sulla soluzione ma dipende dalla temperatura * aumenta all'aumentare della temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
19752	Domanda 511	CHI	La frazione molare del solvente è il rapporto tra:	<ul style="list-style-type: none"> * le moli di solvente e i grammi di soluzione * le moli di solvente e le moli di soluto * le moli di solvente e le moli totali * i grammi di solvente e le moli totali * Nessuna delle altre risposte è corretta
19753	Domanda 512	CHI	La solubilità dell'azoto nell'acqua, a pressione costante, è massima a:	<ul style="list-style-type: none"> * 0°C * 100°C * 200°C * 500°C * Nessuna delle altre risposte è corretta
19754	Domanda 513	CHI	Cosa accade se inietto una soluzione ipertonica nel circolo sanguigno?	<ul style="list-style-type: none"> * l'emoglobina contenuta nei globuli rossi si denatura completamente * la pressione osmotica dei globuli rossi tende ad aumentare * il volume dei globuli rossi diminuisce * i globuli rossi si rigonfiano * Nessuna delle altre risposte è corretta
19755	Domanda 514	CHI	Quale delle seguenti definizioni è appropriata per la pressione osmotica?	<ul style="list-style-type: none"> * la pressione esercitata dal siero sulle pareti arteriose * la pressione esercitata da una colonna d'acqua su di una membrana semipermeabile * la pressione esercitata su di una soluzione per evitare che questa sia diluita dal solvente * la tendenza ad evaporare di una soluzione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19756	Domanda 515	CHI	Una soluzione 1 M contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 mole di soluto per 1000 g di solvente * 1 mole di soluto per litro di solvente * 1 mole di soluto per litro di soluzione * 1 g di soluto per litro di soluzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19757	Domanda 516	CHI	Un aiuto cuoco deve preparare l'acqua per la pasta asciutta e, secondo la ricetta del cuoco (amante della chimica), deve fare in modo che i 10 litri di soluzione acquosa finale abbiano una concentrazione molare di NaCl (p.m.r. = 58) pari a 0,15 M. Indicar	<ul style="list-style-type: none"> * 5,8 g * 58 g * 15 g * 29 g * Nessuna delle altre risposte è corretta
28139	Domanda 516	CHI	Un aiuto cuoco deve preparare l'acqua per la pasta asciutta e, secondo la ricetta del cuoco (amante della chimica), deve fare in modo che i 10 litri di soluzione acquosa finale abbiano una concentrazione molare di NaCl (p.m.r. = 58) pari a 0,15 M. Indicare la massa di sale da sciogliere nei 10 litri d'acqua del pentolone:	<ul style="list-style-type: none"> * 5,8 g * 58 g * 15 g * 29 g * 8,7 g
19758	Domanda 517	CHI	Una soluzione acquosa di NaCl (contenente 9 g di sale per litro di soluzione) è isotonica con il sangue e, se sterile, può essere iniettata per via endovenosa perché rispetto al sangue ha la stessa:	<ul style="list-style-type: none"> * composizione del plasma * pressione osmotica * concentrazione molare di ioni cloruro * concentrazione molare di ioni sodio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19759	Domanda 518	CHI	La molarità di una soluzione esprime:	<ul style="list-style-type: none"> * le moli di soluto in un litro di soluzione * le molecole di soluto in 100 g di acqua * le moli di soluto in 100 mL di soluzione * le moli di soluto per kg di solvente * Nessuna delle altre risposte è corretta
19760	Domanda 519	CHI	La molarità di una soluzione esprime il numero di:	<ul style="list-style-type: none"> * molecole di soluto per litro di soluzione * moli di formule di soluto per litro di solvente puro * molecole per kg di soluzione * molecole per kg di solvente puro * Nessuna delle altre risposte è corretta
28140	Domanda 519	CHI	La molarità di una soluzione esprime il numero di:	<ul style="list-style-type: none"> * molecole di soluto per litro di soluzione * moli di formule di soluto per litro di solvente puro * molecole per kg di soluzione * molecole per kg di solvente puro * moli di soluto per litro di soluzione
19761	Domanda 520	CHI	Nell'acqua si sciolgono meglio i soluti:	<ul style="list-style-type: none"> * molecolari * apolari * polari * covalenti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19762	Domanda 521	CHI	La solubilità di un soluto solido o liquido in un solvente, all'aumento della temperatura:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce o aumenta a seconda che il soluto si sciolga con sviluppo o assorbimento di calore * aumenta sempre * diminuisce sempre * diminuisce sempre a meno che il soluto non reagisca con il solvente * Nessuna delle altre risposte è corretta
19763	Domanda 523	CHI	Gli alogeni (fluoro, cloro, bromo, iodio) sono:	<ul style="list-style-type: none"> * metalli * non metalli * tutti gassosi a temperatura ambiente * elementi dotati di basso potenziale di ionizzazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19764	Domanda 524	CHI	Gli ossidi sono formati da:	<ul style="list-style-type: none"> * un elemento, ossigeno e idrogeno * un numero variabile di atomi di un elemento ma sempre un solo atomo di ossigeno * un ugual numero di atomi di un elemento e di ossigeno * atomi di due elementi e di ossigeno in rapporto fisso fra loro * Nessuna delle altre risposte è corretta
19765	Domanda 526	CHI	Un sale è un composto:	<ul style="list-style-type: none"> * che non presenta proprietà acide o basiche * formato da molecole * la cui soluzione acquosa risulta neutra * ottenuto anche per reazione fra un acido e una base * Nessuna delle altre risposte è corretta
19766	Domanda 528	CHI	L'ossido di potassio reagendo con l'acqua forma:	<ul style="list-style-type: none"> * una soluzione neutra * un sale * una base * un acido * Nessuna delle altre risposte è corretta
19767	Domanda 529	CHI	Un idracido si differenzia da un ossido perché:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero di atomi di ossigeno è superiore a quello di atomi di idrogeno * il numero di atomi di idrogeno è superiore a quello di atomi di ossigeno * non contiene ossigeno * non è ossidante * Nessuna delle altre risposte è corretta
19768	Domanda 530	CHI	La candeggina viene usata per sbiancare gli indumenti. Essa è costituita da una soluzione acquosa di:	<ul style="list-style-type: none"> * cloruro di sodio * acido muriatico * acido cloridrico * acqua ossigenata * Nessuna delle altre risposte è corretta
19769	Domanda 531	CHI	Indicare il catione alcalino:	<ul style="list-style-type: none"> * Na * r * K⁺ * Ca * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19770	Domanda 532	CHI	Quale di queste formule è corretta?	<ul style="list-style-type: none"> * Na_2SO_4 * NaSO_4 * NaSO_3 * Ca_2SO_4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19771	Domanda 533	CHI	Il simbolo del sodio è:	<ul style="list-style-type: none"> * Sd * So * Si * Ns * Nessuna delle altre risposte è corretta
19772	Domanda 534	CHI	Il protio, il deuterio e il tritio:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno lo stesso numero atomico * sono tre elementi diversi * hanno numero atomico diverso * hanno lo stesso numero di massa * Nessuna delle altre risposte è corretta
19773	Domanda 535	CHI	Gli elementi più inerti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * i gas nobili * i metalli alcalini * i metalli alcalino-terrosi * gli alogeni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19774	Domanda 537	CHI	L' elio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un gas molto infiammabile * un gas altamente tossico * un elemento essenziale per la fotosintesi clorofilliana * un gas nobile * Nessuna delle altre risposte è corretta
19775	Domanda 538	CHI	In una reazione chimica bilanciata il peso totale dei reagenti rispetto a quello dei prodotti:	<ul style="list-style-type: none"> * è inferiore se si formano prodotti gassosi * può essere diverso nelle reazioni in fase eterogenea * è maggiore se la reazione è esotermica * è proporzionale alla somma dei rispettivi pesi molecolari * Nessuna delle altre risposte è corretta
19776	Domanda 540	CHI	In una reazione chimica:	<ul style="list-style-type: none"> * si ha sempre emissione di energia sotto forma di calore * la massa totale dei prodotti non necessariamente è uguale alla massa totale dei reagenti * il numero totale di molecole dei prodotti deve essere uguale al numero totale di molecole dei reagenti * la massa totale dei prodotti è sempre uguale alla massa totale dei reagenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
19777	Domanda 541	CHI	Il bilanciamento di una reazione chimica permette di:	<ul style="list-style-type: none"> * conoscere il rapporto ponderale fra i reagenti * conoscere la velocità di formazione dei prodotti * prevedere la spontaneità di una reazione * prevedere se la reazione sarà esotermica o endotermica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19778	Domanda 542	CHI	In una ossidoriduzione si definisce riducente la sostanza che:	<ul style="list-style-type: none"> * presenta la più elevata affinità elettronica * diminuisce il suo numero di ossidazione * acquista elettroni * si riduce * Nessuna delle altre risposte è corretta
19779	Domanda 543	CHI	Un ossidante è una sostanza capace di:	<ul style="list-style-type: none"> * cedere elettroni * cedere protoni * cedere idrogeno * acquistare ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
19780	Domanda 544	CHI	La costante di equilibrio di una reazione dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla concentrazione iniziale di reagenti e prodotti * dalle pressioni parziali dei prodotti * dall'energia libera standard della reazione * dalla concentrazione iniziale dei reagenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
19781	Domanda 545	CHI	Un equilibrio si definisce eterogeneo se:	<ul style="list-style-type: none"> * vi partecipa più di un reagente * vi è più di un prodotto * vi è più di una fase * vi sono specie neutre e specie ioniche * Nessuna delle altre risposte è corretta
19782	Domanda 546	CHI	Indicare il composto con proprietà ossidanti:	<ul style="list-style-type: none"> * H₂ * H₂O * H₂O₂ * H₂CO₃ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19783	Domanda 547	CHI	Nei due membri di un'equazione chimica sono uguali:	<ul style="list-style-type: none"> * il rapporto tra le masse di reagenti e prodotti * il numero di molecole * la somma dei coefficienti stechiometrici * il numero di atomi di ciascun elemento * Nessuna delle altre risposte è corretta
19784	Domanda 548	CHI	La reazione $\text{Ag}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}$, è una:	<ul style="list-style-type: none"> * dismutazione * riduzione * ossidazione * associazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19785	Domanda 549	CHI	Il carbonio ha numero di ossidazione negativo in:	<ul style="list-style-type: none"> * CO * CCl₄ * C₂H₆ * C₆H₁₂O₆ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19786	Domanda 550	CHI	La somma dei numeri di ossidazione di tutti gli atomi di uno ione è:	<ul style="list-style-type: none"> * zero * pari in valore assoluto ma di segno opposto alla carica dello ione * pari alla carica dello ione meno 2 * pari alla carica dello ione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19787	Domanda 551	CHI	Indicare la massa di anidride carbonica (p.m.r. 44) che si ottiene da 250 g di CaCO ₃ (p.m.r.100) se la reazione è : $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$	<ul style="list-style-type: none"> * 125 g * 110g * 44 g * 250 g * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19788	Domanda 552	CHI	Si pensa che la vitamina C protegga lo stomaco umano dall'insorgere di tumori perché reagisce con gli ioni nitrito e li converte in ossido di azoto ($\text{NO}_2^- \rightarrow \text{NO}$). Ciò significa che si immagina una reazione nella qu	<ul style="list-style-type: none"> * lo ione nitrito si ossida e la vitamina si riduce * lo ione nitrito si riduce e la vitamina si ossida * lo ione nitrito e la vitamina si ossidano * lo ione nitrito e la vitamina si riducono * Nessuna delle altre risposte è corretta
19789	Domanda 553	CHI	Nella reazione $\text{I}_2 + 2\text{Fe}^{2+} = 2\text{I}^- + 2\text{Fe}^{3+}$:	<ul style="list-style-type: none"> * I_2 si riduce e Fe^{2+} si ossida * I_2 si ossida e Fe^{2+} si riduce * I_2 è il riducente * Fe^{2+} è l'ossidante * Nessuna delle altre risposte è corretta
19790	Domanda 554	CHI	Quali sono i prodotti della reazione chimica $3\text{NaOH} + \text{H}_3\text{PO}_4$?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{NaH}_2\text{PO}_4 + 2\text{NaHO}_2$ * $\text{Na}_3\text{PO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ * $\text{Na}_2\text{PO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$ * $\text{NaH} + \text{Na}_2\text{HPO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19791	Domanda 555	CHI	Indicare qual è il numero di ossidazione del cloro in HClO_4 :	<ul style="list-style-type: none"> * 7 * 1 * 3 * 5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19792	Domanda 556	CHI	Gli atomi durante le reazioni chimiche:	<ul style="list-style-type: none"> * subiscono variazioni nucleari * conservano invariata la configurazione elettronica * possono subire variazioni del numero di elettroni che circondano il nucleo * subiscono variazioni del numero atomico * Nessuna delle altre risposte è corretta
19793	Domanda 557	CHI	Il numero di ossidazione degli atomi delle sostanze allo stato elementare:	<ul style="list-style-type: none"> * dipende dallo stato di aggregazione * dipende dalla elettronegatività dell'elemento * è positivo nei metalli e negativo nei metalli * dipende dalla posizione dell'elemento nel sistema periodico * Nessuna delle altre risposte è corretta
19794	Domanda 558	CHI	Il pH di una soluzione acquosa che contiene 10^{-4} moli di HCl in 100 mL è:	<ul style="list-style-type: none"> * 3 * 1 * 2 * 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19795	Domanda 559	CHI	Secondo la teoria acido-base di Bronsted e Lowry la base coniugata dell'acido nitrico è:	<ul style="list-style-type: none"> * NO_2^- * HCO_3^- * SO_3^- * NO_3^- * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19796	Domanda 560	CHI	Un acido secondo la definizione di Arrhenius è una sostanza:	<ul style="list-style-type: none"> * che contiene nella molecola uno o più atomi di idrogeno e che in acqua li dissocia sotto forma di idrogenioni * che può cedere atomi di idrogeno * in grado di reagire con qualsiasi sostanza per formare un sale * che può acquistare ioni OH^- * Nessuna delle altre risposte è corretta
19797	Domanda 562	CHI	Si definisce pH di una soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * il logaritmo decimale cambiato di segno della concentrazione molare degli ioni H_3O^+ * il logaritmo cambiato di segno del prodotto ionico dell'acqua * il logaritmo del rapporto fra il prodotto ionico dell'acqua e la concentrazione degli ioni H^+ * il logaritmo decimale della concentrazioni degli ioni H_2O^+ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19798	Domanda 563	CHI	Il pH dell'acqua pura a 25°C è:	<ul style="list-style-type: none"> * 9 * 10 * 7 * 10^{-7} * Nessuna delle altre risposte è corretta
19799	Domanda 564	CHI	Secondo la teoria acido-base (Bronsted-Lowry), acido è una sostanza che in una reazione:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta il suo numero di ossidazione * cede ioni OH^- * acquista protoni * cede elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19800	Domanda 565	CHI	Il pH di una soluzione di HCl (acido forte) 0,000000001 M è circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 9 * 0 * 5 * -9 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19801	Domanda 566	CHI	Sciogliendo in acqua pura un sale stechiometricamente neutro si ottiene una soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * sempre neutra * acida, basica o neutra a seconda della natura del sale * acida se il sale è formato per reazione di una qualsiasi base con un acido forte * basica se il sale è un elettrolita anfotero * Nessuna delle altre risposte è corretta
19802	Domanda 567	CHI	Quale delle seguenti soluzioni acquose è acida?	<ul style="list-style-type: none"> * Cloruro di potassio * Acetato di sodio * Acetato di potassio * Bicarbonato di sodio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19803	Domanda 568	CHI	1 L di acqua pura contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 mole di ossidrioni * 0,1 moli di ossidrioni * 0,001 moli di ossidrioni * 0,000001 moli di ossidrioni * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19804	Domanda 569	CHI	Il pH di una soluzione di NaCl 0,3 M è:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,3 * 3 * 7 * -3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19805	Domanda 570	CHI	L' idrolisi è:	<ul style="list-style-type: none"> * la formazione di acqua di cristallizzazione * una trasformazione chimica che avviene in ambiente acquoso * una reazione di ossidoriduzione * un processo che richiede il passaggio di corrente continua * Nessuna delle altre risposte è corretta
19806	Domanda 571	CHI	Il pH di una soluzione di acetato di sodio è:	<ul style="list-style-type: none"> * acido * zero perché il composto è un sale * neutro * basico * Nessuna delle altre risposte è corretta
19807	Domanda 572	CHI	L' ossido di potassio, posto in acqua, forma:	<ul style="list-style-type: none"> * un sale * una soluzione basica * una soluzione acida * potassio libero * Nessuna delle altre risposte è corretta
19808	Domanda 574	CHI	Identificare l'acido (secondo la definizione di Bronsted e Lowry):	<ul style="list-style-type: none"> * NaOH * C_6H_6 * OH^- * NH_4^+ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19809	Domanda 575	CHI	Se aggiungo NH_4Cl ad una soluzione di ammoniaca:	<ul style="list-style-type: none"> * posso ottenere una soluzione tampone * il pH diventa più basico * si forma urea * il pH non cambia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19810	Domanda 576	CHI	Il pH di una soluzione 0,1 M di NaOH è:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 13 * 7 * 5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19811	Domanda 577	CHI	Indicare quale delle seguenti sostanze dà in acqua una soluzione basica:	<ul style="list-style-type: none"> * HCl * SO_3 * CaO * CO_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19812	Domanda 578	CHI	Il pH è definito come:	<ul style="list-style-type: none"> * $\log[H^+]$ * $-\log[H^+]$ * $-\ln [H^+]$ * $\ln [H^+]$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19813	Domanda 579	CHI	Alcune lacrime hanno un valore di pH = 6. Ciò significa che:	<ul style="list-style-type: none"> * $[H_3O^+] > 7$ * $[OH^-] > 7$ * $[H_3O^+] = [OH^-]$ * $[H_3O^+] > [OH^-]$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19814	Domanda 580	CHI	Un acido può essere definito come:	<ul style="list-style-type: none"> * un composto che contiene idrogeno * un composto che in acqua libera H_3O^+ * una sostanza che libera idrogeno atomico * un composto che in acqua libera ioni OH^- * Nessuna delle altre risposte è corretta
19815	Domanda 581	CHI	Un acido è una sostanza che:	<ul style="list-style-type: none"> * cede ioni H^+ * contiene idrogeno * cede un doppietto di elettroni * ha sapore dolce * Nessuna delle altre risposte è corretta
19816	Domanda 582	CHI	In una pila avviene globalmente una reazione di:	<ul style="list-style-type: none"> * ossidoriduzione * trasferimento di elettroni da un metallo ad uno ione * trasformazione di ioni in atomi metallici * neutralizzazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19817	Domanda 583	CHI	In una pila avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * una trasformazione di cationi in anioni * una trasformazione di neutroni in protoni ed elettroni con conseguente generazione di corrente elettrica * l'elettrolisi di un sale * un trasferimento di elettroni da una coppia ossidoriduttiva ad un'altra * Nessuna delle altre risposte è corretta
19818	Domanda 584	CHI	Il processo di elettrolisi permette:	<ul style="list-style-type: none"> * di ottenere energia elettrica da una reazione chimica * di scindere in ioni un sale * di far avvenire una ossidoriduzione in senso opposto alla sua direzione spontanea di reazione * di riformare l'acido e la base a partire dal loro sale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19819	Domanda 585	CHI	La velocità di una reazione rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * il tempo necessario per trasformare tutti i reagenti nei prodotti * l'energia cinetica posseduta dalle molecole di reagenti * il prodotto delle concentrazioni dei reagenti * la quantità totale di prodotti ottenuti in un determinato tempo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19820	Domanda 587	CHI	La velocità di una reazione chimica:	<ul style="list-style-type: none"> * è sempre indipendente dalle concentrazioni dei reagenti * può dipendere dalla concentrazione di uno o più reagenti * è determinata dal valore della costante di equilibrio della reazione * dipende sempre dalle concentrazioni del reagente presente in minor quantità * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19821	Domanda 588	CHI	L' energia di attivazione di una reazione rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * la differenza fra l'energia dei prodotti e quella dei reagenti * la barriera energetica che i reagenti devono superare per trasformarsi nei prodotti * l'energia che si deve fornire solo nella fase iniziale di qualsiasi reazione * l'energia liberata durante il procedere di una reazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19822	Domanda 589	CHI	Un catalizzatore in una reazione chimica:	<ul style="list-style-type: none"> * al termine della reazione si ritrova legato ad uno dei prodotti chiamato cocatalizzatore * si ritrova trasformato in sottoprodotto al termine della reazione * si ritrova chimicamente inalterato alla fine della reazione * si consuma fornendo l'energia necessaria alla reazione per avvenire * Nessuna delle altre risposte è corretta
19823	Domanda 590	CHI	In una reazione chimica il catalizzatore agisce:	<ul style="list-style-type: none"> * influenzando la frequenza con cui le molecole di reagenti si urtano per dare i prodotti * abbassando l'energia di attivazione della reazione * aumentando la velocità di movimento delle molecole dei reagenti * inducendo una attrazione reciproca fra le molecole dei reagenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
19824	Domanda 592	CHI	Completare in modo corretto l'espressione: l'effetto di un catalizzatore positivo su una reazione di equilibrio è quello di:	<ul style="list-style-type: none"> * aumentare l'energia di attivazione * diminuire l'energia di attivazione * aumentare il valore della costante di equilibrio * diminuire il valore della costante di equilibrio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19825	Domanda 593	CHI	Nell'aria delle città industriali si trovano tracce sensibili di gas che favoriscono l'attacco chimico dei metalli (come CO ₂ , H ₂ S, SO ₂ , NH ₃ , NO ₂ , ecc). Nel terreno invece abbondano correnti ele	<ul style="list-style-type: none"> * nelle aree urbane l'ammoniaca dell'aria è la principale causa di corrosione * nelle zone industriali i principali componenti dell'aria sono i gas inquinanti * i gas inquinanti dell'aria determinano la formazione di correnti vaganti nel terreno * nel terreno sono contenute sostanze capaci di dissociarsi in ioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19826	Domanda 594	CHI	Quali fra queste grandezze fisiche sono omogenee:	<ul style="list-style-type: none"> * lavoro, calore, energia cinetica * lavoro, potenza, calore * energia potenziale, potenziale elettrostatico, calore * energia interna, calore, pressione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19827	Domanda 595	CHI	In un sistema isolato la variazione di entropia in una trasformazione:	<ul style="list-style-type: none"> * è sempre maggiore o uguale a zero * è sempre uguale a zero * rimane costante solo nelle trasformazioni cicliche irreversibili * rimane costante solo nelle trasformazioni isoterme * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19828	Domanda 596	CHI	L' entropia può essere definita come:	<ul style="list-style-type: none"> * la somma di tutte le energie possedute dal sistema * la misura dello stato di disordine molecolare di un sistema * il calore scambiato in una trasformazione a pressione costante * una misura dell'energia media dei legami presenti negli individui chimici che compongono il sistema * Nessuna delle altre risposte è corretta
19829	Domanda 597	CHI	L' entropia dell'universo:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce continuamente * rimane costante * è sempre in aumento essendo l'universo un sistema isolato * tende ad un valore unitario * Nessuna delle altre risposte è corretta
19830	Domanda 598	CHI	Affinchè una trasformazione in un sistema termodinamico chiuso sia spontanea è necessario che:	<ul style="list-style-type: none"> * la variazione di energia libera sia negativa * sia fortemente esotermica * la variazione di energia libera sia positiva * la variazione di entropia sia positiva * Nessuna delle altre risposte è corretta
19831	Domanda 599	CHI	Un sistema termodinamico si definisce isolato quando:	<ul style="list-style-type: none"> * può trasferire solo energia ma non materie con l'ambiente esterno * non può trasferire né energia né materia con l'ambiente esterno * non si ha alcuna modificazione dei parametri che lo caratterizzano * può solo cedere o acquistare calore dall'ambiente esterno * Nessuna delle altre risposte è corretta
19832	Domanda 600	CHI	In termodinamica la somma di tutte le energie possedute dai componenti di un sistema si definisce energia:	<ul style="list-style-type: none"> * potenziale * libera * interna * nucleare * Nessuna delle altre risposte è corretta
19833	Domanda 601	CHI	La pila è un dispositivo che permette di:	<ul style="list-style-type: none"> * trasformare energia potenziale in energia elettrica * utilizzare energia elettrica per realizzare una reazione chimica non spontanea * trasformare energia chimica in energia potenziale * trasformare energia chimica in energia elettrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19834	Domanda 602	CHI	La glicerina è:	<ul style="list-style-type: none"> * un aldeide * il propantriolo * un fenolo * un esplosivo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19835	Domanda 603	CHI	Il composto $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-O-CH}_2\text{-CH}_3$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * un etere * un alcool * un'aldeide * un chetone * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19836	Domanda 604	CHI	Il benzene è:	<ul style="list-style-type: none"> * un idrocarburo aromatico * un idrocarburo saturo * una olefina * un alcool * Nessuna delle altre risposte è corretta
19837	Domanda 605	CHI	Gli atomi di carbonio dell'etano sono:	<ul style="list-style-type: none"> * entrambi primari * uno primario e uno terziario * entrambi secondari * uno primario e uno secondario * Nessuna delle altre risposte è corretta
19838	Domanda 606	CHI	Per ossidazione dell'alcool etilico si ottiene:	<ul style="list-style-type: none"> * acetone * etano * etere * acido acetico * Nessuna delle altre risposte è corretta
19839	Domanda 607	CHI	La formula molecolare di un composto ci permette di conoscere:	<ul style="list-style-type: none"> * la forma della molecola * solo il tipo degli atomi che lo compongono * l'esatto numero di atomi che compongono la molecola e i loro legami * la struttura della molecola * Nessuna delle altre risposte è corretta
19840	Domanda 608	CHI	Si denominano esteri:	<ul style="list-style-type: none"> * gli eteri insaturi * gli eteri ciclici * i prodotti ottenuti per condensazione fra un acido carbossilico e un alcool * i prodotti ottenuti per condensazione fra una aldeide o un chetone e un alcool * Nessuna delle altre risposte è corretta
19841	Domanda 609	CHI	Due composti si definiscono isomeri quando:	<ul style="list-style-type: none"> * sono costituiti dagli stessi elementi * hanno in comune gli elementi che li costituiscono e il numero di atomi di ciascun elemento * hanno lo stesso numero di atomi di carbonio * presentano lo stesso concatenamento di atomi di carbonio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19842	Domanda 610	CHI	Un alcano è un composto organico:	<ul style="list-style-type: none"> * costituito solo da idrogeno e carbonio * con proprietà simili agli alcali * costituito da carbonio, ossigeno e idrogeno * del quale non è nota l'esatta formula molecolare * Nessuna delle altre risposte è corretta
19843	Domanda 611	CHI	Si definiscono isomeri composti diversi che:	<ul style="list-style-type: none"> * presentano le stesse proprietà chimiche * presentano la stessa formula grezza o molecolare * differiscono solo per la presenza di isotopi * appartengono alla stessa classe di composti organici * Nessuna delle altre risposte è corretta
19844	Domanda 612	CHI	Che tipo di ibridazione degli orbitali presentano gli atomi di carbonio che formano un doppio legame C=C?	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp² * sp³ * d²sp³ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19845	Domanda 613	CHI	Il gruppo -CH ₂ OH è caratteristico:	<ul style="list-style-type: none"> * degli acidi carbossilici * delle aldeidi * dei chetoni * degli esteri * Nessuna delle altre risposte è corretta
19846	Domanda 614	CHI	La reazione fra un acido carbossilico ed un alcool con eliminazione di acqua produce:	<ul style="list-style-type: none"> * un estere * un etere * una anidride * una ammine * Nessuna delle altre risposte è corretta
19847	Domanda 615	CHI	Quale delle seguenti sostanze è un alcol?	<ul style="list-style-type: none"> * trifluoroetanolo * toluene * cicloesano * butanale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19848	Domanda 616	CHI	Indicare a quale categoria di composti organici appartiene il composto CH ₃ -O-CH ₂ CH ₃ :	<ul style="list-style-type: none"> * chetoni * esteri * eteri * ammine * Nessuna delle altre risposte è corretta
19849	Domanda 618	CHI	Il composto avente la formula CH ₃ -CHOH-COOH rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * un idrossiacido * un amminoacido * un estere acido * un monosaccaride * Nessuna delle altre risposte è corretta
19850	Domanda 619	CHI	Il propano è:	<ul style="list-style-type: none"> * un cicloalcano * un alchene * un alchino * un alcano * Nessuna delle altre risposte è corretta
19851	Domanda 620	CHI	Il composto R-CHO è:	<ul style="list-style-type: none"> * un alcool * un acido carbossilico * un chetone * una aldeide * Nessuna delle altre risposte è corretta
19852	Domanda 621	CHI	A quale delle seguenti formule corrisponde l'etanolo?	<ul style="list-style-type: none"> * C₃H₆O * C₃H₈O * C₂H₄O * C₂H₄O₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19853	Domanda 622	CHI	Cosa si intende con la denominazione di un atomo di carbonio secondario?	<ul style="list-style-type: none"> * quando appartiene ad un etere * quando appartiene ad un estere * quando appartiene ad una aldeide * quando ha poca importanza * Nessuna delle altre risposte è corretta
19854	Domanda 623	CHI	L' immissione di diossido di carbonio nell'atmosfera può contribuire a lungo termine ad un aumento:	<ul style="list-style-type: none"> * delle malattie allergiche * dell'acidità delle piogge * del buco dell'ozono * dello smog fotochimico * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19855	Domanda 624	CHI	I glucidi sono costituiti da:	<ul style="list-style-type: none"> * C,N,O * C,H,O * C,N,H * C,S,H * Nessuna delle altre risposte è corretta
28141	Domanda 624	CHI	I carboidrati sono costituiti da:	<ul style="list-style-type: none"> * C,N,O * C,H,O * C,N,H * C,S,H * Nessuna delle altre risposte è corretta
19856	Domanda 625	CHI	Quale dei seguenti zuccheri è un polisaccaride?	<ul style="list-style-type: none"> * amilosio * fruttosio * glucosio * saccarosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19857	Domanda 627	CHI	Nella cellula il DNA ha la funzione di:	<ul style="list-style-type: none"> * immagazzinare energia poi utilizzata dal nucleo * costituire lo scheletro strutturale che forma il nucleo * catalizzare le reazioni che avvengono nel nucleo * contenere informazioni per la corretta sintesi delle proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
19858	Domanda 628	CHI	Mediante il processo della fotosintesi le piante trasformano anidride carbonica e acqua in:	<ul style="list-style-type: none"> * proteine e ossigeno * carboidrati e ossigeno * acidi nucleici e acqua * lipidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19859	Domanda 629	CHI	I vegetali trasformano in glucosio, attraverso il processo fotosintetico:	<ul style="list-style-type: none"> * ossigeno e acqua * anidride carbonica e ossigeno * ossido di carbonio e ossigeno * carbonio elementare e acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
19860	Domanda 631	CHI	Il fenomeno dell'eutrofizzazione si verifica nei laghi, nei mari e nei corsi d'acqua:	<ul style="list-style-type: none"> * in seguito al loro arricchimento di nutrienti che creano un'esplosione della crescita delle alghe * in seguito all'inibizione della crescita delle alghe causata dalla pesca a strascico * solo da tempi recenti, con l'avvento dei diserbanti * in seguito all'arricchimento di nutrienti per cui i pesci diventano enormi e si divorano reciprocamente * Nessuna delle altre risposte è corretta
19861	Domanda 632	CHI	La produzione di diossido di carbonio, indicato come il principale responsabile dell'effetto serra, non avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * nei veicoli alimentati a metano * nei processi metabolici umani * nella produzione di energia elettrica nelle centrali termoelettriche * nei veicoli alimentati a benzina verde * Nessuna delle altre risposte è corretta
19862	Domanda 633	CHI	Le proteine sono macromolecole i cui monomeri sono:	<ul style="list-style-type: none"> * lipidi * acidi grassi * amminoacidi * nucleotidi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19863	Domanda 635	CHI	La molecola polisaccaridica che funge da riserva energetica negli organismi animali è:	<ul style="list-style-type: none"> * il glicogeno * il glucosio * il saccarosio * il fruttosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19864	Domanda 636	CHI	La struttura primaria di una proteina è sostenuta da uno dei seguenti legami chimici:	<ul style="list-style-type: none"> * legami peptidici tra gruppi carbossilici e gruppi amminici di amminoacidi contigui * legami peptidici tra residui laterali di amminoacidi contigui * legami disolfuro tra proteine non contigue * interazioni idrofobiche tra amminoacidi apolari * Nessuna delle altre risposte è corretta
19865	Domanda 638	CHI	Le proteine derivano:	<ul style="list-style-type: none"> * dall'idrolisi di amminoacidi * dalla condensazione di zuccheri * dalla condensazione di amminoacidi * dall'unione di basi puriniche e pirimidiniche con acido fosforico e ribosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19866	Domanda 639	CHI	L' adenina è:	<ul style="list-style-type: none"> * un'ammina aromatica secondaria * un alcaloide * un amminoacido * un ormone * Nessuna delle altre risposte è corretta
19867	Domanda 640	CHI	L' anidride carbonica viene anche detto gas serra, perché:	<ul style="list-style-type: none"> * viene utilizzata nelle serre per incrementare la crescita delle piante * filtra i raggi calorifici ma non quelli luminosi * filtra i raggi luminosi ma non quelli calorifici * viene utilizzata nelle serre per favorire la riproduzione delle piante * Nessuna delle altre risposte è corretta
19868	Domanda 641	CHI	L' importanza dello strato di ozono risiede nel fatto di:	<ul style="list-style-type: none"> * incrementare l'ossigeno nell'aria * schermare la radiazione dell'infrarosso lontano * schermare la radiazione ultravioletta * intensificare la radiazione del visibile * Nessuna delle altre risposte è corretta
19869	Domanda 642	CHI	La glicina è:	<ul style="list-style-type: none"> * un glucide * un alcool * una proteina * un ormone * Nessuna delle altre risposte è corretta
19870	Domanda 643	CHI	Il saccarosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un polialcool * un trigliceride * un monosaccaride * un disaccaride * Nessuna delle altre risposte è corretta
19871	Domanda 644	CHI	La purina è:	<ul style="list-style-type: none"> * una base azotata * un farmaco con blanda azione lassativa * una proteina ad azione antiossidante * un'aldeide profumata * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19872	Domanda 645	CHI	Gli amminoacidi sono i costituenti:	<ul style="list-style-type: none"> * degli acidi nucleici * dei polisaccaridi * delle proteine * dei lipidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19873	Domanda 646	CHI	Quale teoria definisce acido una sostanza che cede protoni e base una che li acquista?	<ul style="list-style-type: none"> * Teoria di Lewis. * Teoria di Bronsted e Lowry. * Teoria di Arrhenius. * Regola di Hund. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19874	Domanda 647	CHI	Durante la riduzione:	<ul style="list-style-type: none"> * Si perdono elettroni. * Si cedono elettroni. * Si riduce l'atomo. * Si acquistano elettroni. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19875	Domanda 648	CHI	Una di queste non è una legge dei gas. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * Legge di Dalton. * Legge di Graham. * Principio di Le Chatelier. * Legge di Boyle. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19876	Domanda 649	CHI	Qual è l'elemento più abbondante nell'aria?	<ul style="list-style-type: none"> * Ossigeno. * Idrogeno. * Elio. * Azoto. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19877	Domanda 650	CHI	Allo stato naturale gli elementi chimici sono:	<ul style="list-style-type: none"> * Tutti solidi. * Tutti liquidi. * Solidi o gassosi. * Solidi, liquidi, o gassosi. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19878	Domanda 651	CHI	La fosfina:	<ul style="list-style-type: none"> * È un liquido. * Si forma quando il fosforo è scaldato con alcuni metalli. * È un gas tossico. * È una base forte. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19879	Domanda 652	CHI	Una di queste non è una valenza dello zolfo. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * 0. * 2. * 4. * 6. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19880	Domanda 653	CHI	L'ampiezza di un' onda:	<ul style="list-style-type: none"> * È la distanza percorsa in un secondo. * È la distanza tra due picchi. * È l'altezza di un picco. * Indica il numero di picchi. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19881	Domanda 654	CHI	Un legame polare:	<ul style="list-style-type: none"> * È un legame ionico. * È un legame tra atomi di elettronegatività diversa * Gli elettroni sono ugualmente condivisi. * È un legame idrogeno. * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19882	Domanda 655	CHI	Il calore assorbito a pressione costante quando 1 mole di soluto si scioglie è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * Entalpia molare di fusione. * Entalpia molare di evaporazione. * Sublimazione. * Entalpia molare di soluzione. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19883	Domanda 656	CHI	I solidi reticolari:	<ul style="list-style-type: none"> * Hanno un assetto degli atomi casuale. * Hanno un assetto periodico degli atomi. * Hanno gli atomi saldamente legati ai propri vicini. * Sono formati da singole molecole. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19884	Domanda 657	CHI	L'impaccamento cubico compatto:	<ul style="list-style-type: none"> * È un legame metallico. * Ogni atomo è circondato da otto vicini. * È una reazione di disproporzione. * Ogni atomo è circondato da sei atomi vicini. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19885	Domanda 658	CHI	Gli elettroliti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * Metalli. * Gas. * Capaci di condurre la corrente elettrica. * Incapaci di condurre la corrente elettrica. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19886	Domanda 659	CHI	Quanti sono i livelli energetici per ogni elettrone?	<ul style="list-style-type: none"> * Infiniti * 4. * 10. * 6. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19887	Domanda 660	CHI	Nell'ibridazione sp ² :	<ul style="list-style-type: none"> * Si forma un angolo di 109°. * Sono coinvolti due orbitali p e due orbitali s. * Si forma un angolo di 120°. * Sono coinvolti un orbitale s ed uno p. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19888	Domanda 661	CHI	Il NaCl è:	<ul style="list-style-type: none"> * Un sale basico. * Un sale doppio. * Un sale contenente atomi di idrogeno. * Un sale neutro. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19889	Domanda 662	CHI	Quale di queste è una reazione di neutralizzazione?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$ * $\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$ * $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$. * $\text{KOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19890	Domanda 663	CHI	La forza elettromotrice di una cella elettrochimica:	<ul style="list-style-type: none"> * È sempre positiva. * È sempre negativa. * Permette di conoscere la d.d.p. fra gli elettrodi. * È sempre spontanea. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19891	Domanda 664	CHI	La formula del propano è:	<ul style="list-style-type: none"> * C_4H_{10} * C_3H_8 * CH_2 * C_4H_6 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19892	Domanda 665	CHI	Il reattivo di Grignard:	<ul style="list-style-type: none"> * È un composto organometallico. * È dato dal carbonio e da un non metallo. * È poco reattivo. * Non reagisce mai con l'acqua. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19893	Domanda 667	CHI	Chi formulò la legge della conservazione della massa	<ul style="list-style-type: none"> * Lavoisier. * Gay Lussac. * Avogadro. * Proust. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19894	Domanda 668	CHI	L'attrazione tra uno ione positivo e l'estremità negativa di una molecola polare si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * Legame ione-ione. * Legame dipolo-dipolo. * Forza di van der Waals. * Legame ione-dipolo. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19895	Domanda 669	CHI	Che tipo di legame contengono i perossidi?	<ul style="list-style-type: none"> * -C-C-. * -O-O-. * -C-O-. * -O-C-. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19896	Domanda 670	CHI	Aldeidi e chetoni hanno in comune un gruppo. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * Il gruppo carbossilico. * Il gruppo ossidrilico. * Il gruppo carbonilico. * Il gruppo metilico. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19897	Domanda 671	CHI	La sintesi di Williamson è una reazione tipica per ottenere gli:	<ul style="list-style-type: none"> * Alcani. * Eteri. * Alchini. * Alcoli. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19898	Domanda 672	CHI	I sali degli acidi carbossilici:	<ul style="list-style-type: none"> * Sono volatili. * Sono insolubili in acqua. * Sono solidi cristallini. * Tutte le risposte sono esatte. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19899	Domanda 673	CHI	Da quale reazione si formano gli esteri?	<ul style="list-style-type: none"> * Alcoli e alcheni. * Fenoli e alcheni. * Alcoli e Acidi. * Eteri e acidi. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19900	Domanda 674	CHI	I composti alogenuri arilici:	<ul style="list-style-type: none"> * Danno con facilità reazioni di sostituzione nucleofila. * Hanno alta reattività. * Hanno bassa reattività. * Non hanno l'anello aromatico. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19901	Domanda 676	CHI	Gli epossidi:	<ul style="list-style-type: none"> * Hanno un anello a quattro atomi. * Sono eteri. * Hanno bassa reattività. * Si preparano dagli acidi. * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19902	Domanda 677	CHI	Che cosa produce l'ossidazione di un alcool?	<ul style="list-style-type: none"> * Dipende da quanti idrogeni l'alcool contiene. * Un alchينو. * Un estere. * Un'ammide. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19903	Domanda 678	CHI	Un alcool si trasforma in alchene per:	<ul style="list-style-type: none"> * Alogenazione. * Disidratazione * Addizione * Scissione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19904	Domanda 679	CHI	La gliceraldeide:	<ul style="list-style-type: none"> * Non è capace di isomeria ottica. * È un aldopentoso. * Ha solo la configurazione D. * Ha solo la configurazione L. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19905	Domanda 680	CHI	La principale caratteristica degli acidi carbossilici è:	<ul style="list-style-type: none"> * La basicità. * Le molecole apolari. * L'incapacità di formare legami idrogeno. * L'acidità. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19906	Domanda 681	CHI	In che cosa differiscono aldeidi e chetoni?	<ul style="list-style-type: none"> * I primi sono polari, i secondi apolari. * Le aldeidi si preparano per ossidazione, i chetoni no * Negli atomi che si legano al gruppo carbonilico. * In nulla. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19907	Domanda 682	CHI	Negli acidi nucleici:	<ul style="list-style-type: none"> * Lo zucchero rappresenta la parte acida. * L'unità base-zucchero si chiama nucleoside. * L'unità base-acido si chiama nucleotide. * L'unità zucchero-acido si chiama nucleoside. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19908	Domanda 683	CHI	Da quale reazione si formano gli osazoni?	<ul style="list-style-type: none"> * Chetoni con fenilidrazina. * Aldoesosi e fenilidrazina. * Aldoesoso e glucosio. * Arabinosio e aldosesoso. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19909	Domanda 684	CHI	La struttura dei fenoli è:	<ul style="list-style-type: none"> * ArH. * ArO. * NHOH. * ArOH. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19910	Domanda 685	CHI	Come si chiama la reazione in cui due aldeidi o due chetoni possono combinarsi tra loro?	<ul style="list-style-type: none"> * Enolizzazione. * Condensazione aldolica. * Reazione di Wittig. * Alogenazione dei chetoni. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19911	Domanda 686	CHI	La reazione di Cannizzaro è tipica di:	<ul style="list-style-type: none"> * Alcani. * Carboidrati. * Alcoli. * Fenoli. * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19912	Domanda 687	CHI	Quale tra queste non è una caratteristica fisica degli alcoli?	<ul style="list-style-type: none"> * I punti di ebollizione sono molto alti. * Non possono formare legami idrogeno. * Il gruppo OH è molto polare. * Sono liquidi associati. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19913	Domanda 689	CHI	Il reattivo classico per la scissione del doppio legame C = C è:	<ul style="list-style-type: none"> * L'ozono. * L'azoto. * L'ossigeno. * L'idrogeno. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19914	Domanda 690	CHI	Quale di queste caratteristiche non appartiene al radicale alilico?	<ul style="list-style-type: none"> * Asimmetria. * Stabilità. * La sostituzione radicalica può portare a una trasposizione. * Simmetria. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19915	Domanda 691	CHI	I dieni:	<ul style="list-style-type: none"> * Hanno tre legami C-C-C. * Si dividono in tre classi. * Sono alcani. * Se coniugati sono più instabili. * Nessuna delle altre risposte è corretta
20207	Domanda 700305	CHI	Quali dei seguenti campioni presenta il maggior numero di moli di cloro?	<ul style="list-style-type: none"> * 2.3 moli di HCl * 1.4 moli di CH_2Cl_2 * 3.0 moli di NaClO * 1.2 moli di $\text{Ba}(\text{ClO}_4)_2$ * 33 moli di NaOH
20208	Domanda 700306	CHI	Tutti gli ossidi di metalli sono caratterizzati da:	<ul style="list-style-type: none"> * Presenza nella formula di ossigeno con stato di ossidazione -2 * Formazione di legami covalenti * Lo stato di ossidazione dell'ossigeno cambia in funzione dello stato di ossidazione del metallo * I metalli non reagiscono con l'ossigeno * Nessuna delle risposte precedenti
20209	Domanda 700307	CHI	Il catione sodio è isoelettronico con:	<ul style="list-style-type: none"> * I metalli suoi congeneri nello stesso stato di ossidazione * Con il gas nobile che lo segue in tavola Periodica * Con il Ne * Con i gas nobili * Il catione monovalente del magnesio
20210	Domanda 700308	CHI	Un cristallo di cloruro di sodio è costituito da:	<ul style="list-style-type: none"> * dal catione sodio e dall'anione cloruro * Un atomo di sodio e un atomo di Cl * 1.0 g di Na^+ e 1.0 g di Cl^- * 1.0 g di Na^+ e 2.0 g di Cl^-
20211	Domanda 700309	CHI	Un elettrone caratterizzato dai seguenti numeri quantici. $n=3$, $l=+1$, $m_l = -1$, $m_s = -1/2$ si trova:	<ul style="list-style-type: none"> * In un orbitale p del III periodo * In un orbitale d del III periodo * In un orbitale d del II periodo * in un orbitale p del IV periodo * Nessuna delle risposte precedenti

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20212	Domanda 700310	CHI	Quali delle seguenti molecole non segue la regola dell'ottetto:	<ul style="list-style-type: none"> * H₂O * NH₃ * O₂ * NO * CH₄
20213	Domanda 700311	CHI	Indicare la sequenza corretta degli orbitali atomici in ordine crescente di energia per atomi pluriatomici:	<ul style="list-style-type: none"> * 1s<2p<2s<3s<4s<3d * 2s<2p<3s<3p<4s<3d * 2s<3s<2p<4s<3d<4f * 1s<2s<2p<3d<4s<4f * Nessuna delle risposte precedenti
20214	Domanda 700312	CHI	Negli orbitali atomici f si possono al massimo disporre:	<ul style="list-style-type: none"> * 10 elettroni * 12 elettroni * 14 elettroni * il numero di elettroni dipende dalla forma degli orbitali * 7 elettroni
20215	Domanda 700313	CHI	Quali delle seguenti affermazioni sono false:	<ul style="list-style-type: none"> * La somma degli stati di ossidazione in una molecola neutra è 0 * I metalli del Gruppo 2A hanno stato di ossidazione +1 oppure +2 * Lo stato di ossidazione di uno ione monoatomico è uguale alla sua carica * Lo ione fluoruro ha stato di ossidazione -1 oppure -2 * L'elemento azoto appartiene al II Periodo della Tavola periodica
20216	Domanda 700314	CHI	Una soluzione acquosa 0.01 M di cloruro di sodio e una soluzione acquosa 0.5 M di glucosio esibiscono le seguenti proprietà:	<ul style="list-style-type: none"> * Sono entrambi in grado di condurre la corrente elettrica * Entrambe le soluzioni non sono in grado di condurre la corrente elettrica * La soluzione contenente 0.01 M di NaCl condurrà la corrente elettrica * La soluzione 0.5 M di C₆H₁₂O₆ condurrà la corrente elettrica * Nessuna delle risposte precedenti
20217	Domanda 700315	CHI	Quali sono le principali proprietà di una soluzione elettrolitica:	<ul style="list-style-type: none"> * La conducibilità elettrica dipende dalla concentrazione di qualunque specie presente in soluzione * Tutte le soluzioni in cui sia presente un soluto non volatile sono in grado di condurre l'elettricità * Le soluzioni di elettroliti forti sono in grado di condurre la corrente elettrica * Le soluzioni di elettroliti deboli non presentano conducibilità elettrica * Nessuna delle risposte precedenti
20218	Domanda 700316	CHI	Nella dissociazione di 1 mole di solfato di alluminio in acqua si formano:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 moli di catione metallico e 3 moli di ione solfato * una mole di catione alluminio e 1 mole di anione solfato * alluminio metallico e acido solforico * la stessa quantità in grammi di entrambi anione e catione * nessuna delle risposte precedenti perché il sale non si solubilizza in acqua

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20219	Domanda 700317	CHI	Il cloruro di potassio è una specie caratterizzata da un legame tra gli atomi di tipo:	<ul style="list-style-type: none"> * Ionico * Covalente apolare * Covalente polarizzabile * Legame metallico * Legame covalente puro
20220	Domanda 700318	CHI	La formula empirica di un composto consente di valutare:	<ul style="list-style-type: none"> * Il minimo rapporto tra le moli degli atomi costituenti la molecola * La struttura molecolare della molecola * L'isomeria della molecola * Non permette di valutare le percentuali in massa dei singoli atomi costituenti la molecola * Dipende dal tipo di legame della molecola
20221	Domanda 700319	CHI	Quale delle seguenti affermazioni relative allo stato di ossidazione dell'ossigeno e dell'azoto nella molecola NO_2 è corretta:	<ul style="list-style-type: none"> * L'ossigeno ha stato di ossidazione -1 * L'ossigeno ha stato di ossidazione -2 * L' azoto ha stato di ossidazione +4 * L' azoto ha stato di ossidazione +2 * L'azoto ha stato di ossidazione +1 e l'ossigeno -1
20222	Domanda 700320	CHI	Sulla base della configurazione elettronica dell'atomo di azoto quale è il più basso stato di ossidazione negativo che può assumere l'azoto in un composto:	<ul style="list-style-type: none"> * Nessuno perché l'azoto ha solo numeri di ossidazioni positivi * -3 * 0 * -1
20223	Domanda 700321	CHI	Sulla base della configurazione elettronica dell'atomo di azoto quale è il più basso stato di ossidazione negativo che può assumere l'azoto in un composto:	<ul style="list-style-type: none"> * -2
20224	Domanda 700322	CHI	Quali tra le seguenti sequenze di stati di ossidazione sono correttamente assegnabili agli atomi che costituiscono il composto di formula $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$:	<ul style="list-style-type: none"> * K=+1, O= -2, Cr= +3 * K= +2, O =-2 Cr = 0 * K= +1, O= -2, Cr= +6 * K= +1, O= -2, Cr= -3 * K= -1, O= -2, Cr =+8
20225	Domanda 700323	CHI	Gli idruri sono composti binari caratterizzati da:	<ul style="list-style-type: none"> * Idrogeno e metalli in cui l'idrogeno con stato di ossidazione -1 * Composti covalenti tra idrogeno e non metalli in cui l'idrogeno ha numero stato di ossidazione +1 * Composti in cui il legame chimico tra l'idrogeno e gli altri elementi può essere ionico e/o covalente con numero di ossidazione variabile per l'idrogeno. * Idrogeno con stato di ossidazione -1 * Qualunque composto binario tra idrogeno e altri elementi

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20226	Domanda 700324	CHI	Quale delle seguenti affermazioni relative al legame a idrogeno nella molecola di acqua è corretta:	<ul style="list-style-type: none"> * La presenza del legame a idrogeno nella molecola di acqua giustifica l'elevata temperatura di ebollizione * La presenza del legame a idrogeno nell'acqua è responsabile della più bassa densità del solido rispetto al liquido * Il legame a idrogeno nell'acqua non ha nessuna conseguenza sulle proprietà chimico fisiche che dipendono solo dalla polarità della molecola * Il legame ad idrogeno dell'acqua influenza la solubilità di elettroliti forti aumentando la conducibilità elettrica delle soluzioni di sali * Il legame a idrogeno è presente solo nelle molecole di acqua
20227	Domanda 700325	CHI	Gli elementi del VII sono caratterizzati da:	<ul style="list-style-type: none"> * Basse energie di ionizzazione * Elevate affinità elettroniche * L'elettronegatività aumenta lungo un gruppo in seguito all'aumento del numero atomico * L'affinità elettronica è maggiore per gli elementi con numero quantico principale maggiore * Forte tendenza a formare cationi mono e bivalenti
20228	Domanda 700326	CHI	Un volume di 100 L di idrogeno gassoso con massa pari a 8.93 Kg avrà una densità in g/L di:	<ul style="list-style-type: none"> * 8.93 g/L * 0.0893 g/L * non si può calcolare * La densità non dipende dal volume considerato * Qualunque volume di gas avrà sempre la stessa massa
20229	Domanda 700327	CHI	Un olio vegetale ha una densità pari a 0.830 g/mL; pertanto in 100 mL di campione saranno contenuti:	<ul style="list-style-type: none"> * 830 g di olio * 0.830 g di olio * 83.0 g di olio * 830 mg di olio * Non si può risalire ai grammi di olio dalla sua densità
20230	Domanda 700328	CHI	Per formare 1 mole di acqua da idrogeno e ossigeno dovranno reagire:	<ul style="list-style-type: none"> * Una mole di idrogeno gassoso e 2 moli di ossigeno gassoso * 2.0 g di idrogeno gassoso e 16.0 g di ossigeno gassoso * Una molecola di idrogeno gassoso con una molecola di ossigeno gassoso * La stessa quantità in grammi di entrambe le specie * Le quantità di reagenti non sono stechiometriche e sono casuali
20231	Domanda 700329	CHI	Un litro di soluzione acquosa contiene 360 g di HCl (MM = 36.0 g/mol) e 360 g di NaOH (MM= 40.0 g/mol). Quale dei seguenti valori di pH avrà la soluzione?	<ul style="list-style-type: none"> * pH neutro * pH inferiore a 7.0 * pH superiore a 7.0 * pH molto maggiore di 8.0
20232	Domanda 700331	CHI	In 100 mL di una soluzione acquosa sono presenti 4.00 g di NaOH (MM=40.0 uma) la concentrazione in mol/L della soluzione sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * Per gli acidi deboli non è possibile calcolare il pH * 1 .00 mol/L * 0.100 mol/L * 0.0100 mol /L * $1.00 \cdot 10^{-3}$ mol/L

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20233	Domanda 700332	CHI	Una soluzione acquosa a 25 °C, contenente 0.500 mol/L di cloruro di sodio avrà:	<ul style="list-style-type: none"> * Un valore del pH acido cioè inferiore a 7.00 * Un valore del pH basico cioè superiore a 7.00 * Avrà la stessa concentrazione di ioni idronio e idrossido ed entrambe saranno $1.00 \cdot 10^{-7}$ mol/L * Il pH non potrà mai essere neutro * Il pH dipende dalla concentrazione del cloruro di sodio della soluzione
20234	Domanda 700333	CHI	Per una soluzione acquosa di HCl $1.00 \cdot 10^{-7}$ mol/L a 25°C è possibile misurare:	<ul style="list-style-type: none"> * Un valore di pH acido * Un valore di pH neutro * Un valore di pH leggermente basico * Non è possibile misurare e/o calcolare il pH perché l'acido è forte, ma molto diluito * La concentrazione totale, in mol/L, dello ione idronio è $1.00 \cdot 10^{-7}$
20235	Domanda 700334	CHI	Secondo la teoria acido base formulata da Arrhenius:	<ul style="list-style-type: none"> * L'ammoniaca è una base * Il biossido di carbonio è un acido * l'acido nitroso è un acido * l'acqua è un acido * il tricloruro di boro è un composto neutro
20236	Domanda 700335	CHI	Gli ossidi dei metalli del I e II Gruppo per reazione con l'acqua formeranno:	<ul style="list-style-type: none"> * Idrossidi dal carattere fortemente basico * Metallo allo stato elementare e sviluppo di ossigeno * Metallo allo stato elementare e sviluppo di idrogeno * Soluzioni omogenee dei rispettivi cationi mono e/o bivalenti in acqua * Non reagiscono con l'acqua
20237	Domanda 700336	CHI	La reazione degli ossidi degli elementi del blocco p con acqua porta alla formazione di:	<ul style="list-style-type: none"> * Soluzioni a pH maggiore di 8.00 * Soluzione a pH neutro * Soluzioni acide * Soluzioni anfotere * Non si osservano mai reazioni di questi ossidi con l'acqua
20238	Domanda 700337	CHI	Quale delle seguenti affermazioni è vera:	<ul style="list-style-type: none"> * Un acido reagisce con una base in una reazione di neutralizzazione * Un acido reagisce con una base in particolari condizioni di temperatura e pressione * Solo gli acidi forti possono reagire con una base * La reazione tra un acido ed una base determina sempre un valore di pH neutro * Nessuna delle precedenti affermazioni è vera
20239	Domanda 700339	CHI	Quale delle seguenti affermazioni è vera per composti binari in cui è presente un legame ionico?	<ul style="list-style-type: none"> * I due elementi che lo compongono sono entrambi metalli * I due elementi che lo compongono sono entrambi non-metalli * I due elementi che lo costituiscono sono entrambi dello stesso periodo * Dei due elementi che lo costituiscono uno appartiene al Gruppo I e l'altro al Gruppo VII * Il composto conduce la corrente elettrica solo allo stato solido

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20240	Domanda 700340	CHI	Nella reazione chimica di elettrolisi dell'acqua:	<ul style="list-style-type: none"> * La reazione complessiva è: $2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{O}_2 + 2 \text{H}_2$ * La formazione di idrogeno ed ossigeno non è stechiometrica * La reazione di trasformazione dell'acqua in idrogeno ed ossigeno gassosi è spontanea * La variazione di energia libera del sistema è minore di zero * I volumi di idrogeno ed ossigeno che si generano durante l'elettrolisi sono uguali
20241	Domanda 700341	CHI	Tra le seguenti coppie di atomi, individuare gli elementi in grado di formare un legame covalente:	<ul style="list-style-type: none"> * Calcio e zolfo * Sodio e fluoro * Idrogeno e cloro * Elio ed Argon * Rame ed ossigeno
20242	Domanda 700342	CHI	Tra le seguenti coppie di atomi, individuare gli elementi in grado di formare un legame ionico:	<ul style="list-style-type: none"> * Idrogeno e fosforo * Potassio e fluoro * Idrogeno e cloro * Elio ed Argon * Azoto ed ossigeno
20243	Domanda 700343	CHI	Il cloruro di sodio si solubilizza in acqua con conseguente formazione nella soluzione di:	<ul style="list-style-type: none"> * Cationi e anioni monovalenti idrati che passano in soluzione * Una specie non separata in anioni e cationi, ma solubilizzata dall'acqua * nessuna particella né carica né neutra in quanto l'acqua non solubilizza il sale * Cationi ed anioni dipendenti dal pH dell'acqua * Nessuna delle precedenti risposte è esatta
20244	Domanda 700344	CHI	Dalla reazione tra 2.00 moli di idrogeno e 2.00 moli di ossigeno si formeranno:	<ul style="list-style-type: none"> * 2.00 moli di acqua * 1.00 mole di acqua * 18.1 g di acqua * 34.1 g di acqua * 4.00 moli di acqua
20245	Domanda 700345	CHI	Considerando che la massa molecolare dell'acqua è 18.1 g/mol; un litro d'acqua sarà costituita da:	<ul style="list-style-type: none"> * 22.4 moli di acqua * $1.81 \cdot 10^{-3}$ moli di acqua * 100 moli di acqua * 55.5 moli di acqua * 18.10 moli di acqua
20246	Domanda 700346	CHI	Lo stato solido cristallino della materia è sostanzialmente caratterizzato da:	<ul style="list-style-type: none"> * Presenza di una struttura reticolare regolare * Punti di fusione in un intervallo di temperatura ampio * Amorfismo associato a struttura cristallina * Anisotropia * Nessuna delle risposte precedenti
20247	Domanda 700347	CHI	Gli elementi metallici di transizione, i lantanidi e gli attinidi sono caratterizzati da:	<ul style="list-style-type: none"> * Tendenza alla formazione di legami covalenti * Presenza di elettroni di valenza in orbitali di tipo d e/o f * Presenza di elettroni di valenza in orbitali s e/o d * Presenza di elettroni di valenza in orbitali p * Avere uno stato di ossidazione sempre + 1

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20248	Domanda 700348	CHI	Quale tra le seguenti opzioni è vera per definire la proprietà della materia nota come "malleabilità":	<ul style="list-style-type: none"> * La morbidezza * La durezza * La difficoltà di estrusione per l'ottenimento di fili sottili * La possibilità di trasformarla in lamine sottili * La bassa temperatura di fusione
20249	Domanda 700349	CHI	Una quantità pari a 0.5 moli di nitrato di calcio contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * lo stesso numero di moli di ione calcio e ione nitrato * Una mole di ione nitrato e 0.5 moli di ioni calcio * Un atomo di calcio, 2 atomi di azoto e 3 atomi di ossigeno * lo stesso numero di moli di atomi di calcio, di azoto e di ossigeno * Non si può stabilire il rapporto stechiometrico esatto
20250	Domanda 700350	CHI	Una sostanza potrà essere considerata "duttile" se:	<ul style="list-style-type: none"> * Può essere ridotta facilmente in fili sottili * Risulta tenera * Ha una discreta fragilità * Esibisce particolare lucentezza * Ha basse temperature di congelamento
20251	Domanda 700351	CHI	Dalla dissociazione di una mole di fosfato di potassio per litro di acqua si ottiene una soluzione costituita da:	<ul style="list-style-type: none"> * Una mole di anioni fosfato e una mole di cationi potassio * Una mole di anioni fosfato e due moli di cationi potassio * Una mole di anioni fosfato e tre moli di cationi potassio * Tre moli anioni fosfato e una mole di cationi potassio * Nessuna delle precedenti perché il fosfato di potassio è una sale insolubile in acqua
20252	Domanda 700352	CHI	Con il termine "forze di coesione" delle molecole si intendono le forze che si esercitano tra:	<ul style="list-style-type: none"> * Molecole di sostanze diverse * Molecole della stessa sostanza * Molecole di sostanze diverse che sono liquide e aeriformi * Molecole biatomiche di gas diversi a basse temperature * Molecole allo stato liquido a temperatura ambiente
20253	Domanda 700353	CHI	Tra le seguenti affermazioni indicare quelle false:	<ul style="list-style-type: none"> * E' difficile comprimere un solido o un liquido * I solidi sono comprimibili in particolari condizioni di temperatura e pressione * I gas sono comprimibili * I liquidi sono parzialmente comprimibili * L'unico stato di aggregazione della materia influenzato dalla pressione è quello gassoso
20254	Domanda 700354	CHI	L'asserzione: "una certa quantità d'acqua liquida raggiunge il volume minimo a 4 °C" è:	<ul style="list-style-type: none"> * Falsa, perché il volume d'acqua è indipendente dalla quantità. * Falsa, in quanto il volume dell'acqua è massimo a 4°C * Vera, in quanto l'acqua a 4°C ha la massima densità * Vera, ma dipende dal volume di acqua considerato

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20255	Domanda 700355	CHI	L'asserzione: "una certa quantità d'acqua liquida raggiunge il volume minimo a 4 °C" è	* Falsa, perché il volume dell'acqua liquida non cambia con la variazione di temperatura
20256	Domanda 700356	CHI	La materia solidifica :	<ul style="list-style-type: none"> * Ad una temperatura uguale per tutte le sostanze, ma inferiore a 0 °C * Ad una temperatura inferiore a 0 °C specifica per ogni sostanza. * Ad una temperatura specifica per ogni sostanza in funzione della pressione * In funzione della quantità di sostanza da solidificare * In funzione della pressione e del volume se la sostanza si trova allo stato gassoso
20257	Domanda 700357	CHI	In un processo di ebollizione quali delle seguenti affermazioni non è corretta:	<ul style="list-style-type: none"> * L'intera massa del liquido è coinvolta nel processo * Evaporazione ed ebollizione sono lo stesso fenomeno * La temperatura di ebollizione dipende dalla concentrazione della soluzione * L'evaporazione è un fenomeno che avviene sulla superficie del liquido * La temperatura di ebollizione dipende dalla concentrazione della soluzione e dalla natura del soluto
20258	Domanda 700358	CHI	Se si diminuisce la pressione, la temperatura di ebollizione di una sostanza liquida:	<ul style="list-style-type: none"> * Aumenta * Diminuisce * Rimane la stessa * Dipende fortemente dal liquido considerato * Dipende esclusivamente dalla densità del liquido
20259	Domanda 700359	CHI	L'acqua bolle alla temperatura di 100 °C :	<ul style="list-style-type: none"> * Se operiamo a pressione atmosferica * Se operiamo a qualunque pressione inferiore a 760 Torr * Se si supera la pressione atmosferica * La temperatura di ebollizione dipende dalla quantità di acqua * Il fenomeno dell' ebollizione è indipendente dalla pressione
20260	Domanda 700360	CHI	Per sublimazione si intende il processo che:	<ul style="list-style-type: none"> * Coinvolge il passaggio di stato diretto dallo stato gassoso a quello liquido * Riguarda il passaggio di stato della materia dallo stato solido a quello gassoso * Osserva un passaggio di stato della materia al di sopra della temperatura critica * Esamina nel passaggio di stato tra lo stato gassoso e quello vapore * Non riguarda le transizioni d'equilibrio tra i diversi stati di aggregazione della materia
20261	Domanda 700361	CHI	Se misurando la temperatura di ebollizione di una certa quantità d'acqua notiamo che essa è inferiore a 100 °C; possiamo dedurre che:	<ul style="list-style-type: none"> * Stiamo usando un termometro starato * Ci troviamo in condizioni di pressione che supera quella atmosferica * Ci troviamo in montagna ad elevate altitudini * Siamo a livello del mare * La quantità di acqua è inferiore a 1.0 kg

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20262	Domanda 700362	CHI	In relazione alla conoscenza comune che si ha dell'energia, quale delle seguenti affermazioni è falsa?	<ul style="list-style-type: none"> * La massa si conserva sempre, mentre l'energia si conserva se la trasformazione è adiabatica * L'energia si conserva anche se in una trasformazione una parte si trasforma in lavoro * L'energia totale si conserva anche in presenza di forze di attrito * L'energia si conserva quando viene trasformata * Nessuna delle precedenti
20263	Domanda 700363	CHI	In un gas se il prodotto tra la pressione e il volume è un valore costante, possiamo affermare che:	<ul style="list-style-type: none"> * Tutti i gas sono molto comprimibili * Questa legge è seguita da tutti i gas ideali a temperatura costante * Questa legge non è seguita in tutte le trasformazioni dei gas ideali a qualunque temperatura * L'espressione è valida solo per le miscele di gas reali * La legge è valida solo alla temperatura alla quale si trova il gas
20264	Domanda 700364	CHI	Raffreddando un gas, il suo volume diminuisce fino a raggiungere:	<ul style="list-style-type: none"> * Un volume pari alla metà di quello iniziale * Un volume nullo alla temperatura di -273 °K * Un volume zero alla temperatura di +273 °K * Un volume pari al volume molare del gas * Un volume di 22.4 L a 0 °C
20265	Domanda 700365	CHI	L'equazione chimica correttamente bilanciata relativa alla reazione che avviene tra il bario e l'acido cloridrico è:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{Ba}_2 + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{BaH} + \text{Cl}_2$ * $\text{Ba}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{BaH} + \text{Cl}$ * $\text{Ba} + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{BaCl} + \text{H}_2$ * $\text{Ba} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{BaCl}_2 + \text{H}_2$ * $\text{Ba} + \text{HCl} \rightarrow \text{BaCl} + \text{Cl}$
20266	Domanda 700366	CHI	Quale tra le seguenti coppie di reagenti sono coinvolte nella reazione di neutralizzazione acido base per formare nitrito ferrico:	<ul style="list-style-type: none"> * Fe_2O_3 e HNO_2 * $\text{Fe}(\text{OH})_3$ e HNO_2 * $\text{Fe}(\text{OH})_2$ e HNO_3 * FeO e HNO_3 * Fe e HCl
20267	Domanda 700367	CHI	Quale delle seguenti reazioni può essere classificata come reazione di ossidoriduzione?	<ul style="list-style-type: none"> * Una reazione di combustione in presenza di l'ossigeno * Una reazione tra un ossido basico e l'acqua * Una reazione di dissociazione ionica di un elettrolita forte in acqua * Una reazione tra un alogeno e l'idrogeno gassoso * Una reazione di neutralizzazione acido-base
20268	Domanda 700368	CHI	Quanti grammi di idrossido di sodio ($\text{MM} = 40.0 \text{ g/mol}$) sono necessari per neutralizzare completamente 5,55 moli di acido solforico (H_2SO_4):	<ul style="list-style-type: none"> * 5.55 g * 11.1 g * 444 g * 222 g * 40.0 g
20269	Domanda 700369	CHI	Nelle reazioni chimiche ponderale la resa percentuale della reazione può essere definita:	<ul style="list-style-type: none"> * Una quantità uguale al 100% * Una quantità superiore al 100% quando uno o più reagenti sono presenti in eccesso stechiometrico * Inferiore al 100% quando la resa non è teorica * Solo nelle reazioni d'equilibrio * Indipendente dalla stechiometria della reazione

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20270	Domanda 700370	CHI	Nella reazione tra acido cloridrico e ammoniaca per la formazione di ione ammonio e ione cloruro, quali specie chimiche delle seguenti coppie sono classificabili come basi secondo la teoria di Broensted-Lowry?	<ul style="list-style-type: none"> * HCl e NH₃ * HCl e NH₄⁺ * NH₃ e NH₄⁺ * NH₃ e Cl⁻ * HCl e Cl⁻
20271	Domanda 700371	CHI	Ogni atomo di un elemento neutro è caratterizzato da:	<ul style="list-style-type: none"> * Un numero degli elettroni che uguaglia quello dei neutroni * Uno stesso numero di protoni e neutroni * Stesso numero di elettroni, protoni e neutroni * Un numero atomico * Il numero quantico principale n=3
20272	Domanda 700372	CHI	Indicare il composto che esibisce le seguenti proprietà: a 298 K e 1.00 atm è un gas, è un composto incolore con geometria lineare. Reagisce con l'acqua per formare soluzioni con valori di pH < 7.00 :	<ul style="list-style-type: none"> * N₂O * SO₂ * H₂S * CO₂ * H₂O
20273	Domanda 700373	CHI	Indicare tra i seguenti sistemi l'unica soluzione che può essere considerata un sistema omogeneo :	<ul style="list-style-type: none"> * Schiuma * Una lega metallica * Fumo * un'emulsione acqua/olio * Nessuna delle precedenti
20274	Domanda 700374	CHI	Quale delle seguenti condizioni descrive in modo completo un gas ideale nella teoria cinetica ?	<ul style="list-style-type: none"> * Presenza di particelle gassose puntiformi * Particelle gassose e interagenti soltanto a seguito di urti * Particelle puntiformi e interagenti con urti elastici * Particelle puntiformi in condizione di bassa pressione * Particelle in moto caotico che scambiano energia cinetica negli urti con le pareti del recipiente e fra di loro
20275	Domanda 700375	CHI	Quali delle specie in elenco, in acqua conferisce alla soluzione un pH basico:	<ul style="list-style-type: none"> * Succo di limone * Latte * Sapone * Zucchero * Sale da cucina
20276	Domanda 700376	CHI	Il valore di pH di un acido debole in concentrazione 0.10 mol/L è 3.00. Quale sarà approssimativamente il pH del suo sale sodico alla stessa concentrazione?	<ul style="list-style-type: none"> * pH= 7.0 * Non è calcolabile nè misurabile * pH<7.00 * pH > 7.0 * pH = 13
20277	Domanda 700377	CHI	In una reazione chimica lo stato di equilibrio si verifica quando :	<ul style="list-style-type: none"> * La concentrazione dei reagenti è prossima o uguale a zero * La concentrazione dei reagenti è sempre maggiore di quella dei prodotti * La concentrazione dei reagenti risulta sempre minore di quella dei prodotti * Le concentrazioni dei prodotti e dei reagenti verificano la legge di azione di massa * Le concentrazioni dei reagenti e dei prodotti sono le stesse

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20278	Domanda 700378	CHI	Se a 50 mL di una soluzione 0.060 mol/L di HCl, si aggiunge un volume doppio di una soluzione identica di HCl 0.060 mol/L, la concentrazione della soluzione finale risulterà:	<ul style="list-style-type: none"> * raddoppiata * Triplicata * Dimezzata * Inalterata * Sarà esattamente 1/3 della soluzione iniziale
20279	Domanda 700379	CHI	Quando si solubilizza in acqua il carbonato acido di sodio (NaHCO_3) si forma una soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * A pH basico * Il cui pH non cambia per aggiunta del sale * A pH leggermente acido * Il cui valore del pH dipende dalla quantità di sale solubilizzata * A pH neutro
20280	Domanda 700380	CHI	Il pH della soluzione acquosa di un qualunque sale risulterà essere sempre:	<ul style="list-style-type: none"> * Un valore compreso tra 6.5 e 7.5 * Un valore sempre neutro * Dipendente dalla reazione di idrolisi * Dipendente dalla solubilità del sale in acqua * Dipendente dalla concentrazione in mol/L del sale
20281	Domanda 700381	CHI	Se la densità di una soluzione è di 1.30 g/mL, si verifica che :	<ul style="list-style-type: none"> * A 10 mL corrisponderà la massa di 13.0 mg * A 1000 mL di soluzione una massa pari a 1000 g * A 1.00 L di soluzione corrisponde la massa di 1300 g * Per 1.00 L di soluzione la massa sarà di 1300 kg * Un volume di 2.60 mL di soluzione pesa 2.60 mg
20282	Domanda 700382	CHI	Il numero di massa di un atomo è definito come:	<ul style="list-style-type: none"> * Somma di protoni ed elettroni dell'atomo * Somma della massa dei protoni ed elettroni dell'atomo * Somma della massa dei protoni, neutroni ed elettroni dell'atomo * Somma dei protoni e dei neutroni del nuclide * Non c'è alcuna definizione
20283	Domanda 700383	CHI	Se si aggiunge una certa quantità di glucosio ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) ad una soluzione quasi satura di cloruro di sodio possiamo osservare:	<ul style="list-style-type: none"> * Una variazione di pH molto netta * Il pH subirà una drastica diminuzione * L' aumento la conducibilità elettrica della soluzione * Un aumento della pressione osmotica * Non si alterano le proprietà della soluzione salina
20284	Domanda 700384	CHI	Ad volume di 100 mL di un acido debole in concentrazione 0.100 mol/L furono aggiunti 50.0 mL di una base forte alla stessa concentrazione. Il valore del pH della soluzione risultante sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * Debolmente basico * Acido * Neutro * Fortemente basico * Identico al pH della soluzione iniziale di acido
20285	Domanda 700385	CHI	Facendo reagire 10.0 mL di idrossido di potassio 0.100 mol/L con 5.00 mL di acido perclorico alla stessa concentrazione si formeranno:	<ul style="list-style-type: none"> * 15.0 mL di soluzione a pH acido * 15 mL di soluzione a pH neutro * 15.0 mL di soluzione a pH basico * 15.0 mL di soluzione con $\text{pH} > 7$ * Una soluzione a pH basico con lo stesso valore di pH di quello della soluzione iniziale
20286	Domanda 700386	CHI	Se una soluzione di acido nitrico 0.100 mol/L è diluita con 0.500 L di acqua, il pH della soluzione risulterà:	<ul style="list-style-type: none"> * Minore di quello dell'acido iniziale * Maggiore di quello dell'acido iniziale, ma comunque minore di 7.00 * Maggiore di quello dell'acido iniziale e maggiore di 7.00 * Il pH sarà neutro * Inalterato in quanto l'effetto della diluizione con acqua non influenza il pH di un acido forte

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20287	Domanda 700387	CHI	Quale delle seguenti affermazioni è vera per una soluzione acquosa di idrossido di sodio a pH 9.00:	<ul style="list-style-type: none"> * La concentrazione di ioni ossidrili è pari a $1.00 \cdot 10^{-9}$ mol/L * La concentrazione degli ioni idronio è pari a $1.00 \cdot 10^{-5}$ mol/L * La concentrazione degli ioni idronio è pari a $1.00 \cdot 10^{-9}$ mol/L * Il pOH è 9.00 * Il valore della somma: pH + pOH è maggiore di 14.0
20288	Domanda 700388	CHI	Il comportamento del cloruro di sodio solido in acqua è descritto in termini di:	<ul style="list-style-type: none"> * Reazione di idrolisi acida * Reazione di idrolisi basica * Reazione acido base * Reazione redox * Nessuna delle reazioni precedenti
20289	Domanda 700389	CHI	Quale tra le seguenti concentrazione di ioni idronio si determina in una soluzione acquosa di cloruro d'ammonio:	<ul style="list-style-type: none"> * inferiore a $1.00 \cdot 10^{-7}$ mol/L * superiore a $1.00 \cdot 10^{-7}$ mol/L * Il prodotto delle concentrazioni tra gli ioni idronio e ioni ossidrili è inferiore a 10^{-14} * Il prodotto delle concentrazioni tra gli ioni idronio e ioni ossidrili è superiore a 10^{-14} * il valore del pOH è sempre inferiore a quello del pH
20290	Domanda 700390	CHI	Nella dissociazione elettrolitica di un composto ionico in acqua il pH sarà sempre:	<ul style="list-style-type: none"> * Neutro * Acido * Basico * Dipendente dalla eventuale reazione di idrolisi * Dipendente dalla energia di reticolazione del sale
20291	Domanda 700391	CHI	La dissociazione del cloruro di calcio in acqua conferisce alla soluzione un pH:	<ul style="list-style-type: none"> * Neutro * Basico * Acido * Dipendente dalla concentrazione iniziale di sale * Dipendente dalla quantità di sale che si solubilizza
20292	Domanda 700392	CHI	La solubilità di una soluzione satura di un elettrolita poco solubile potrebbe essere influenzata da:	<ul style="list-style-type: none"> * Aggiunta di un catalizzatore * Aumento della pressione * Diminuzione della pressione * Aggiunta di ioni spettatori * Nessuna delle condizioni precedenti
20293	Domanda 700393	CHI	Gli elettroni e i protoni sono caratterizzati da:	<ul style="list-style-type: none"> * Stessa massa e carica * Carica opposta e diversa massa * Carica opposta e stessa massa * Carica e massa opposta * Temperatura e pressione
20294	Domanda 700394	CHI	La conducibilità elettrica delle soluzioni elettrolitiche dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * Dalla presenza di cationi e anioni nella soluzione * Dalla presenza dei soli cationi * Dalla presenza dei soli anioni * Non dipende dalla presenza di ioni * Tutte le soluzioni acquose di elettroliti conducono la corrente elettrica

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20295	Domanda 700395	CHI	Un legame covalente si stabilisce tra:	<ul style="list-style-type: none"> * Gli elementi metallici allo stato solido * Gli elementi del blocco p e l' atomo di idrogeno * Gli elementi del VII gruppo e l' atomo di idrogeno * Tra gli elementi del I e II Gruppo con gli elementi del VI e VII Gruppo * Tra tutti gli atomi del Sistema periodico
20296	Domanda 700396	CHI	Gli elementi del Gruppo VIII (gas nobili) presentano potenziale di ionizzazione:	<ul style="list-style-type: none"> * Simili in valore assoluto a quelli dei non metalli * Molto inferiori a quelli di tutti gli altri elementi della Tavola Periodica * Più elevati di qualunque altro elemento della Tavola periodica * Più elevati degli elementi non metallici * Paragonabili ai valori esibiti dai metalli del blocco d
20297	Domanda 700397	CHI	Nel modello atomico dell'atomo:	<ul style="list-style-type: none"> * Gli elettroni sono disposti nel nucleo intorno ai protoni * I protoni sono delocalizzati negli orbitali atomici * I protoni e i neutroni sono localizzati nel nucleo * Gli elettroni descrivono orbite circolari intorno al nucleo * Nessuna delle risposte precedenti
20298	Domanda 700399	CHI	Le dimensioni atomiche degli elementi neutri:	<ul style="list-style-type: none"> * Diminuiscono lungo un periodo della Tavola periodica * Aumentano lungo un periodo della Tavola periodica * Diminuiscono lungo un Gruppo della Tavola periodica * Atomi di uno stesso Gruppo della Tavola periodica hanno stesse dimensioni * Tutti gli elementi neutri hanno le stesse dimensione atomiche
20299	Domanda 700400	CHI	Gli elementi del VI Gruppo sono caratterizzati da:	<ul style="list-style-type: none"> * Basse energie di prima ionizzazione * Formazione esclusiva di legami ionici * Elevata affinità elettronica * Bassa elettronegatività * Nessuna delle risposte precedenti
20300	Domanda 700401	CHI	Due atomi con configurazione esterna $2s^2 2p^5$ posti a distanza di legame formeranno:	<ul style="list-style-type: none"> * Un legame ionico * Un legame covalente * Nessun legame * Un legame multiplo * Legame metallico
20301	Domanda 700402	CHI	Un legame ionico si stabilisce quando tra due atomi:	<ul style="list-style-type: none"> * L'energia di ionizzazione è paragonabile * Entrambi hanno un'elevata affinità elettronica * Entrambi hanno la possibilità di condividere elettroni * Uno ha bassa energia di ionizzazione e l'altro elevata affinità elettronica * Nessuna delle risposte precedenti
20302	Domanda 700403	CHI	Nel composto P_2O_5 lo stato di ossidazione del fosforo è:	<ul style="list-style-type: none"> * +2 * +10 * +5 * +2.5 * -5

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20303	Domanda 700404	CHI	Lo stato di ossidazione del fluoro nella molecola F_2 è:	<ul style="list-style-type: none"> * -1 * -2 * non è possibile assegnarlo * 0 * Nessuna delle risposte precedenti
20304	Domanda 700405	CHI	Lo stato di ossidazione di un atomo neutro è:	<ul style="list-style-type: none"> * E' sempre uguale a zero * Dipende dal Gruppo della Tavola periodica cui appartiene * Dipende dalla sua configurazione elettronica * Dipende dalle proprietà riducenti o ossidanti * Dipende dal periodo a cui appartiene
20305	Domanda 700406	CHI	Gli orbitali ibridi sp^2 si formano tra:	<ul style="list-style-type: none"> * un orbitale s e un orbitale p * un orbitale s e due orbitali p * orbitali sp e orbitali sp * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20306	Domanda 700407	CHI	Il berillio possiede:	<ul style="list-style-type: none"> * quattro elettroni di valenza * due elettroni di valenza * un elettrone di valenza * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20307	Domanda 700408	CHI	Indicare quale delle seguenti specie è impossibile:	<ul style="list-style-type: none"> * H_2 * O_3 * N_2 * H_3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20308	Domanda 700409	CHI	IL numero dei neutroni è pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * numero dei protoni * numero degli elettroni * numero dei nucleoni * differenza fra il numero di massa e il numero atomico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20309	Domanda 700410	CHI	L'elettrone è una particella di carica negativa:	<ul style="list-style-type: none"> * con una massa uguale a quella del protone * con massa 1840 volte maggiore di quella del protone * con una massa 1840 volte minore di quella del protone * non ha massa * Nessuna delle altre risposte è corretta
20310	Domanda 700411	CHI	Il numero atomico indica:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero dei protoni * l'ordine di scoperta * è il valore di un rapporto * è espresso in grammi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20311	Domanda 700412	CHI	Dicesi orbitale:	<ul style="list-style-type: none"> * l'orbita descritta dall'elettrone attorno al nucleo * la distanza massima dell'orbita più esterna * la regione di spazio in cui è massima la probabilità di trovare l'elettrone * la forma dell'orbita determinata dal valore di l * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20312	Domanda 700413	CHI	I numeri quantici sono in numero di:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 6 * 5 * 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20313	Domanda 700414	CHI	Il Na ha numero atomico 11. La sua configurazione elettronica è:	<ul style="list-style-type: none"> * $1s^2 1p^6 2s^2 2p$ * $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ * $1s 2s 2p 3s 3p$ * $1s^2 2s^2 2p^6 3d$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20314	Domanda 700415	CHI	Gli orbitali p:	<ul style="list-style-type: none"> * sono orientati lungo le 3 direzioni dello spazio * formano angoli di 45° * sono sferici * possono contenere massimo 3 elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20315	Domanda 700416	CHI	L'elemento Kr (Krypton):	<ul style="list-style-type: none"> * è un metallo * è molto reattivo * è un gas nobile * non è un elemento, bensì un composto artificiale * Nessuna delle altre risposte è corretta
20316	Domanda 700417	CHI	Degli isotopi ^{39}K , ^{40}K , ^{41}K chi contiene il più alto numero atomico	<ul style="list-style-type: none"> * ^{39}K * ^{40}K * ^{41}K * hanno lo stesso numero atomico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20317	Domanda 700418	CHI	L'elemento Br:	<ul style="list-style-type: none"> * appartiene al gruppo degli alogeni * corrisponde al Boro * appartiene al gruppo degli alcalino-terrosi * è un elemento di transizione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20318	Domanda 700419	CHI	L'isotopo H :	<ul style="list-style-type: none"> * possiede un neutrone * non possiede neutroni * possiede un protone e un neutrone * nessuna di queste * Nessuna delle altre risposte è corretta
20319	Domanda 700420	CHI	Un orbitale contiene un numero di elettroni:	<ul style="list-style-type: none"> * che dipende dal numero quantico principale * $n^2 (n-1)$ elettroni * non superiore a 2 e a spin opposti * indefinito * Nessuna delle altre risposte è corretta
20320	Domanda 700421	CHI	I protoni di un atomo determinano:	<ul style="list-style-type: none"> * il peso atomico * il numero atomico * il numero di massa * il numero quantico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20321	Domanda 700422	CHI	Il numero $N=6,022 \cdot 10^{23}$:	<ul style="list-style-type: none"> * corrisponde alla costante dei gas perfetti * non esiste * è il numero di particelle contenute in una mole di sostanza * corrisponde al numero quantico principale * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20322	Domanda 700423	CHI	Una mole di acido solforico (H_2SO_4) pesa:	<ul style="list-style-type: none"> * 98g * 98mg * 40g * 32g * Nessuna delle altre risposte è corretta
20323	Domanda 700424	CHI	In una mole sono contenute:	<ul style="list-style-type: none"> * un numero indefinito di molecole * $6,023 \cdot 10^{21}$ molecole * un numero di Avogadro di molecole * $35,5 \cdot 10^{20}$ molecole * Nessuna delle altre risposte è corretta
20324	Domanda 700425	CHI	Una millimole è:	<ul style="list-style-type: none"> * pari a 10^{-3} moli * pari a 10^3 moli * 1000 moli * non esiste * Nessuna delle altre risposte è corretta
20325	Domanda 700426	CHI	Il numero quantico di spin può assumere valori:	<ul style="list-style-type: none"> * $\pm 1/2$ * $+1/2, 0, -1/2$ * 0, n-l * -, +l * Nessuna delle altre risposte è corretta
20326	Domanda 700427	CHI	Una mole di un gas a condizioni normali:	<ul style="list-style-type: none"> * occupa un volume di 22,4 L * pesa 22,4 g * occupa lo stesso volume che occupa allo stato liquido * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20327	Domanda 700428	CHI	Cosa è un catione?	<ul style="list-style-type: none"> * E' uno dei poli della pila * E' uno ione negativo * E' un complesso * E' uno ione positivo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20328	Domanda 700429	CHI	Cosa indica il numero atomico?	<ul style="list-style-type: none"> * Il numero dei neutroni * Il numero di neutroni e protoni * Il numero di protoni * Il numero di protoni, neutroni ed elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20329	Domanda 700430	CHI	Cosa indica il numero di massa?	<ul style="list-style-type: none"> * Il numero di neutroni * Il numero di neutroni e protoni * Il numero di protoni * Il numero di elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20330	Domanda 700431	CHI	Cosa sono presenti nel nucleo dell'atomo?	<ul style="list-style-type: none"> * Protoni e neutroni * Protoni ed elettroni * Neutroni ed elettroni * Solo positroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20331	Domanda 700432	CHI	Qual è l'elemento Nichel?	<ul style="list-style-type: none"> * Ni * H_2O * C_6H_6 * N_2O_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20332	Domanda 700434	CHI	I composti che hanno uguale numero atomico e diverso numero di massa si dicono:	<ul style="list-style-type: none"> * cationi * isotopi * anioni * eutettici * Nessuna delle altre risposte è corretta
20333	Domanda 700435	CHI	Cos'è l'elettronegatività?	<ul style="list-style-type: none"> * La tendenza a donare gli elettroni di legame * La capacità di non essere influenzati dal campo elettrico * La tendenza ad attirare gli elettroni di legame * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20334	Domanda 700436	CHI	Se un atomo neutro perde un elettrone diviene un:	<ul style="list-style-type: none"> * anione * zwitterione * catione * sale * Nessuna delle altre risposte è corretta
20335	Domanda 700437	CHI	Il neutrone:	<ul style="list-style-type: none"> * ha carica positiva * ha carica negativa * è una particella priva di massa * ha carica nulla * Nessuna delle altre risposte è corretta
20336	Domanda 700438	CHI	Da un elemento neutro per cessione di un elettrone si ottiene lo ione:	<ul style="list-style-type: none"> * X^{2+} * X^{2-} * X^- * X^{3+} * Nessuna delle altre risposte è corretta
20337	Domanda 700439	CHI	Il numero delle particelle nucleari è indicato da:	<ul style="list-style-type: none"> * numero atomico * numero civico * numero di massa * non è indicato * Nessuna delle altre risposte è corretta
20338	Domanda 700440	CHI	Un atomo che ha acquistato un elettrone rispetto al suo fondamentale è definito:	<ul style="list-style-type: none"> * neutrone * anione * catione * positone * Nessuna delle altre risposte è corretta
20339	Domanda 700441	CHI	Il numero di neutroni presenti nell'isotopo del platino $^{190}_{78}\text{Pt}$ è pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * 78 * 112 * 190 * 268 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20340	Domanda 700442	CHI	In uno ione poliatomico la somma algebrica dei numeri di ossidazione è:	<ul style="list-style-type: none"> * zero * uguale alla carica dello ione * uguale alla somma del quadrato della carica diviso due * positivo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20341	Domanda 700443	CHI	Nella trasformazione da atomo neutro a ione, l'atomo perde o acquista:	<ul style="list-style-type: none"> * protoni * ioni * elettroni * nucleoni * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20342	Domanda 700444	CHI	Gli isotopi sono atomi con:	<ul style="list-style-type: none"> * ugual numero atomico e massa atomica diversa * diverso numero atomico e massa atomica uguale * diverso numero di elettroni * diverso numero di protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20343	Domanda 700445	CHI	Quante moli di H ₂ O (peso molecolare = 18) sono contenute in 1000 g di acqua a 4°C?	<ul style="list-style-type: none"> * 1,00 * 100,00 * 55,55 * 0,50 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20344	Domanda 700446	CHI	L'anione derivante dall'atomo di idrogeno viene detto:	<ul style="list-style-type: none"> * idrogenione * ione idrogeno * ione idruro * ossidrilione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20345	Domanda 700447	CHI	Il numero di ossidazione è rappresentato da:	<ul style="list-style-type: none"> * un numero intero positivo * un numero relativo * un numero decimale * un rapporto tra l'elemento che ossida e quello che riduce * Nessuna delle altre risposte è corretta
20346	Domanda 700448	CHI	Gli elementi alcalini:	<ul style="list-style-type: none"> * sono ossidanti * acquistano elettroni * non sono ionizzabili * cedono elettroni ossidandosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20347	Domanda 700449	CHI	Un atomo di iodio:	<ul style="list-style-type: none"> * è più elettronegativo del Cloro * può combinarsi con un altro atomo di iodio mediante legame covalente omopolare * può combinarsi con un altro atomo di iodio mediante legame covalente elettrostatico * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20348	Domanda 700450	CHI	I metalli alcalini appartengono al:	<ul style="list-style-type: none"> * I gruppo * II gruppo * VII gruppo * VIII gruppo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20349	Domanda 700451	CHI	I metalli alcalino terrosi appartengono al:	<ul style="list-style-type: none"> * I gruppo * II gruppo * III gruppo * VII gruppo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20350	Domanda 700452	CHI	Gli alogeni appartengono al:	<ul style="list-style-type: none"> * I gruppo * II gruppo * VII periodo * VII gruppo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20351	Domanda 700453	CHI	Lo ione K ⁺ :	<ul style="list-style-type: none"> * può provenire dalla ionizzazione di un alogeno * proviene da un metallo alcalino * è un anione * è un anione bivalente * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20352	Domanda 700454	CHI	Il primo elemento degli alogeni è:	<ul style="list-style-type: none"> * il Cloro * il sodio * l'ossigeno * il fluoro * Nessuna delle altre risposte è corretta
20353	Domanda 700455	CHI	Indicare il catione alcalino.	<ul style="list-style-type: none"> * Li^+ * Ca^{2+} * Cl^- * Mg^{2+} * Nessuna delle altre risposte è corretta
20354	Domanda 700456	CHI	Il carbonio è contenuto nel gruppo:	<ul style="list-style-type: none"> * I * II * IV * V * Nessuna delle altre risposte è corretta
20355	Domanda 700457	CHI	Gli elementi azoto e fosforo:	<ul style="list-style-type: none"> * appartengono al quinto gruppo della Tavola Periodica * sono più elettronegativi del Cloro * sono più elettronegativi del fluoro * appartengono al settimo gruppo della Tavola Periodica * Nessuna delle altre risposte è corretta
20356	Domanda 700458	CHI	Eccetto l'Elio, ciascun gas nobile è preceduto:	<ul style="list-style-type: none"> * da un metallo alcalino-terroso * da un alogeno * da un atomo elettropositivo * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20357	Domanda 700459	CHI	Individuare il gas nobile:	<ul style="list-style-type: none"> * H_2 * Ar * Cs * Po * Nessuna delle altre risposte è corretta
20358	Domanda 700460	CHI	Indicare l'alogeno:	<ul style="list-style-type: none"> * Xe * I * Ca * Fe * Nessuna delle altre risposte è corretta
20359	Domanda 700461	CHI	Indicare la sigla che corrisponde al mercurio:	<ul style="list-style-type: none"> * Mg * Mn * Hg * K * Nessuna delle altre risposte è corretta
20360	Domanda 700462	CHI	Indicare la sigla che corrisponde al sodio:	<ul style="list-style-type: none"> * Se * S * Si * Na * Nessuna delle altre risposte è corretta
20361	Domanda 700463	CHI	Indicare la sigla che corrisponde al ferro:	<ul style="list-style-type: none"> * F * Fr * Fe * Au * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20362	Domanda 700464	CHI	Il carbonio avendo numero atomico uguale a 6 e numero di massa uguale a 12 possiede:	<ul style="list-style-type: none"> * 6 protoni e 6 neutroni * 10 protoni e 2 neutroni * 6 protoni * 6 neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20363	Domanda 700465	CHI	Il simbolo Mn corrisponde	<ul style="list-style-type: none"> * manganese * magnesio * mercurio * lantanio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20364	Domanda 700466	CHI	Il simbolo N corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * nichel * sodio * azoto * krypton * Nessuna delle altre risposte è corretta
20365	Domanda 700467	CHI	Indicare le corrette associazioni	<ul style="list-style-type: none"> * S=Sodio F=Fluoro B=Boro * Cu=Rame Hg=Mercurio K=Potassio * F=Ferro Be=Berillio B=Boro * B=Bromo C=Carbonio Au=Oro * Nessuna delle altre risposte è corretta
20366	Domanda 700468	CHI	Dove si trovano i metalli alcalini nel sistema periodico?	<ul style="list-style-type: none"> * Nel gruppo zero * Nel secondo gruppo * Nel settimo gruppo * Nel terzo gruppo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20367	Domanda 700469	CHI	In quale gruppo si trovano, nel sistema periodico, i metalli alcalino terrosi?	<ul style="list-style-type: none"> * Nel I gruppo * Nel III gruppo * Nel II gruppo * Nel gruppo zero * Nessuna delle altre risposte è corretta
20368	Domanda 700470	CHI	In quale gruppo si trovano, nel sistema periodico, i gas nobili?	<ul style="list-style-type: none"> * Nel I gruppo * Nel III gruppo * Nel VII gruppo * Nel gruppo zero * Nessuna delle altre risposte è corretta
20369	Domanda 700471	CHI	Perché gli elementi di uno stesso gruppo hanno proprietà simili?	<ul style="list-style-type: none"> * Perché hanno lo stesso numero di elettroni * Perché hanno lo stesso numero di protoni * Perché hanno lo stesso numero di neutroni * Perché hanno lo stesso numero di elettroni esterni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20370	Domanda 700472	CHI	Cosa deve fare un alogeno per raggiungere la configurazione elettronica del gas nobile più vicino?	<ul style="list-style-type: none"> * Perdere un elettrone * Perdere due elettroni * Acquistare due elettroni * Acquistare un elettrone * Nessuna delle altre risposte è corretta
20371	Domanda 700473	CHI	Quale dei seguenti elementi non appartiene al I gruppo?	<ul style="list-style-type: none"> * Li * Mg * Na * Rb * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20372	Domanda 700474	CHI	Quale dei seguenti elementi non appartiene al VII gruppo?	<ul style="list-style-type: none"> * Cl * F * Br * I * Nessuna delle altre risposte è corretta
20373	Domanda 700475	CHI	Quale fra questi gas è nobile?	<ul style="list-style-type: none"> * Xe * O₂ * CO₂ * F₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20374	Domanda 700476	CHI	Quale fra questi è il metallo?	<ul style="list-style-type: none"> * Bronzo * Ottone * Zinco * Fosforo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20375	Domanda 700477	CHI	Nel sistema periodico gli elementi sono sistemati secondo:	<ul style="list-style-type: none"> * l'ordine alfabetico * l'importanza chimica * il prezzo sul mercato * il numero atomico crescente * Nessuna delle altre risposte è corretta
20376	Domanda 700478	CHI	Appartengono al gruppo HA della tavola periodica:	<ul style="list-style-type: none"> * alogeni * non metalli * semielementi * metalli alcalini * Nessuna delle altre risposte è corretta
20377	Domanda 700479	CHI	A quale gruppo appartiene l'elemento O?	<ul style="list-style-type: none"> * V A * I A * IV A * VI A * Nessuna delle altre risposte è corretta
20378	Domanda 700480	CHI	Indicare quale dei seguenti elementi non è un alogeno:	<ul style="list-style-type: none"> * Cl * F * Br * B * Nessuna delle altre risposte è corretta
20379	Domanda 700481	CHI	Indicare quale dei seguenti elementi non è un metallo:	<ul style="list-style-type: none"> * Li * P * Ca * Cu * Nessuna delle altre risposte è corretta
20380	Domanda 700482	CHI	Indicare il metallo di transizione:	<ul style="list-style-type: none"> * Ca * Al * Cr * B * Nessuna delle altre risposte è corretta
20381	Domanda 700483	CHI	Nella molecola biatomica dell'azoto è contenuto:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame semplice * un legame doppio * un legame triplo * due doppi legami * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20382	Domanda 700484	CHI	Un composto contenente un atomo di carbonio ibrido sp ² ha struttura:	<ul style="list-style-type: none"> * planare * lineare * tetraedica * ottoaedrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
20383	Domanda 700485	CHI	La molecola biatomica del cloro contiene un legame:	<ul style="list-style-type: none"> * covalente omeopolare * covalente eteropolare * dativo * ionico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20384	Domanda 700486	CHI	Gli orbitali ibridi sp ² formano angoli di ampiezza:	<ul style="list-style-type: none"> * 109,5° * 45° * 120° * 180° * Nessuna delle altre risposte è corretta
20385	Domanda 700488	CHI	Tra il Sodio e il Cloro si forma:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame covalente * un legame ionico * un legame dativo * un doppio legame * Nessuna delle altre risposte è corretta
20386	Domanda 700489	CHI	Gli orbitali ibridi sp formano angoli di ampiezza:	<ul style="list-style-type: none"> * 109,5° * 120° * 90° * 180° * Nessuna delle altre risposte è corretta
20387	Domanda 700490	CHI	Gli orbitali ibridi sp ³ formano angoli di:	<ul style="list-style-type: none"> * 90° * 120° * 180° * 109,5° * Nessuna delle altre risposte è corretta
20388	Domanda 700491	CHI	Nella molecola dell'etilene il carbonio ha ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp² * sp³ * d² sp³ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20389	Domanda 700492	CHI	Nella molecola dell'acetilene il carbonio ha ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp² * sp³ * d² sp³ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20390	Domanda 700493	CHI	Due atomi di carbonio formano fra loro un triplo legame solo se si trovano nello stato di ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp² * sp³ * se non sono ibridizzati * Nessuna delle altre risposte è corretta
20391	Domanda 700494	CHI	Due atomi di carbonio formano fra loro un doppio legame se si trovano nello stato di ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp² * sp³ * d² sp⁶ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20392	Domanda 700495	CHI	Due atomi di carbonio formano fra loro un legame semplice se si trovano nello stato di ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp^2 * sp^3 * $d^2 sp^3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20393	Domanda 700496	CHI	Indicare quale delle seguenti molecole ha struttura tetraedrica:	<ul style="list-style-type: none"> * NaCl * $H_3 PO_4$ * CH_4 * $CH_2 = CH_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20394	Domanda 700497	CHI	Indicare quale delle seguenti molecole ha ibridazione sp^3 :	<ul style="list-style-type: none"> * $H_2 SO_4$ * $CH=CH$ * $CH_2=CH_2$ * CH_4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20395	Domanda 700498	CHI	Indicare quale delle seguenti molecole ha ibridazione sp:	<ul style="list-style-type: none"> * CH_4 * $CH_2=CH_2$ * H_2O * $H-C\equiv C-H$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20396	Domanda 700499	CHI	Gli orbitali ibridi sp^2 :	<ul style="list-style-type: none"> * formano fra loro angoli di 180° * sono diretti lungo le tre direzioni dello spazio * formano fra loro angoli di 90° * sono diretti lungo i vertici di un triangolo equilatero * Nessuna delle altre risposte è corretta
20397	Domanda 700500	CHI	Quando un atomo di carbonio è ibridato sp^2 si formano:	<ul style="list-style-type: none"> * due orbitali ibridi sp^2 e 2 orbitali non ibridizzati diretti lungo i vertici di un triangolo equilatero * tre orbitali ibridi sp^2 giacenti su un piano e un orbitale non ibridato perpendicolare al piano * due orbitali ibridi che si dispongono ai due lati opposti del nucleo e due orbitali p non ibridati perpendicolari a questo asse * quattro orbitali ibridi diretti lungo i vertici di un tetraedro * Nessuna delle altre risposte è corretta
20398	Domanda 700501	CHI	Indicare quali tipi di ibridazione può dare il carbonio:	<ul style="list-style-type: none"> * solo sp^3 * $sp - sp^2 - sp^3$ * $d^2 sp^3$ * solo sp^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20399	Domanda 700502	CHI	Indicare in quale delle seguenti sostanze sono presenti legami a idrogeno:	<ul style="list-style-type: none"> * benzene * metano * etilene * acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
20400	Domanda 700503	CHI	Indicare lo ione nitrito:	<ul style="list-style-type: none"> * NO_3 * NO_2^- * N_3^- * NH_4^+ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20401	Domanda 700504	CHI	Indicare lo ione solfuro:	<ul style="list-style-type: none"> * S^{2-} * SO_4^{2-} * SO_3^{2-} * PO_4^{3-} * Nessuna delle altre risposte è corretta
20402	Domanda 700505	CHI	Indicare lo ione carbonato:	<ul style="list-style-type: none"> * CO_2 * CO_2^- * CO_3^{2-} * C^+ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20403	Domanda 700506	CHI	Indicare lo ione bicarbonato:	<ul style="list-style-type: none"> * $(CO_3^{2-})_2$ * HCO_3^- * $H_2CO_3^-$ * CO_2^{2-} * Nessuna delle altre risposte è corretta
20404	Domanda 700507	CHI	Indicare lo ione perclorato:	<ul style="list-style-type: none"> * Cl^- * ClO_4^- * ClO^- * ClO_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20405	Domanda 700508	CHI	Il composto Na_2SO_4 corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido * un etere * un complesso * un sale * Nessuna delle altre risposte è corretta
20406	Domanda 700509	CHI	L'acido nitroso corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * HNO_2 * HNO_3 * NO_2 * $N(OH)_3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20407	Domanda 700510	CHI	Qual è fra questi l'idrossido ferrico?	<ul style="list-style-type: none"> * $Fe(OH)_2$ * $Fe(OH)_3$ * Fe_2O_3 * FeO * Nessuna delle altre risposte è corretta
20408	Domanda 700511	CHI	Indicare la formula dell'ossido rameico.	<ul style="list-style-type: none"> * CuO * $CuOH$ * Cu_2O * CuO_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20409	Domanda 700512	CHI	L'idrossido piombico corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * $Pb(OH)_2$ * PbO_2 * PbO * $Pb(OH)_4$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20410	Domanda 700513	CHI	La formula dell'acido solfidrico è:	<ul style="list-style-type: none"> * H_2SO_4 * H_2SO_3 * H_2S * HSO_4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20411	Domanda 700514	CHI	L'acido perclorico corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * HClO * HClO_2 * HClO_3 * HClO_4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20412	Domanda 700515	CHI	La struttura dell'ipoclorito di sodio è:	<ul style="list-style-type: none"> * Na_2ClO * NaClO_2 * NaClO_4 * NaClO * Nessuna delle altre risposte è corretta
20413	Domanda 700516	CHI	Il nome del composto KMnO_4 è:	<ul style="list-style-type: none"> * permanganato di potassio * manganato di potassio * ipomanganito di potassio * manganito di potassio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20414	Domanda 700517	CHI	L'ossido di litio corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * LiO * Li_2O * LiO_2 * Li_2O_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20415	Domanda 700518	CHI	Indicare la formula dell'ossido di sodio:	<ul style="list-style-type: none"> * NaO * Na_2O_2 * Na_2O * NaO_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20416	Domanda 700519	CHI	Il composto KOH è:	<ul style="list-style-type: none"> * idrossido di sodio * superossido di potassio * perossido di potassio * idrossido di potassio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20417	Domanda 700520	CHI	L'ossido di rubidio corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * Rb_2O * RbO * Rb_2O_2 * Rb_4O * Nessuna delle altre risposte è corretta
20418	Domanda 700521	CHI	L'ossido di magnesio corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{Mg}(\text{OH})_2$ * MgO_2 * MgO * Mg_2O_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20419	Domanda 700522	CHI	L'idrossido di alluminio corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * Al_2O_3 * $\text{Al}(\text{OH})_3$ * $\text{Al}_3(\text{OH})_3$ * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20420	Domanda 700523	CHI	Il composto Hg_2O corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * ossido mercurio * idrossido mercurioso * ossido mercurioso * la formula Hg_2O non esiste * Nessuna delle altre risposte è corretta
20421	Domanda 700524	CHI	L'anidride arseniosa corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * As_2O_3 * AsO * As_2O_5 * Ar_2O_3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20422	Domanda 700525	CHI	L'anidride fosforosa corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * P_2O_5 * P_2O_3 * P_2O_2 * FO * Nessuna delle altre risposte è corretta
20423	Domanda 700526	CHI	Il composto Cl_2O_7 è:	<ul style="list-style-type: none"> * anidride ipoclorosa * anidride clorica * anidride perclorica * Nessuna delle risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20424	Domanda 700527	CHI	L'anidride solforosa corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * SO_3 * H_2S * non esiste * SO_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20425	Domanda 700528	CHI	Il nome del composto P_2O_5 è:	<ul style="list-style-type: none"> * anidride fosforosa * ossido di fosforo * anidride fosforica * biossido di fosforo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20426	Domanda 700529	CHI	Il composto KH corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * idrossido di potassio * idrossido di cripto * idruro di potassio * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20427	Domanda 700530	CHI	L'idruro di calcio corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * CH_2 * CaH * CaH_2 * CH * Nessuna delle altre risposte è corretta
20428	Domanda 700531	CHI	Il composto MgH_2 è:	<ul style="list-style-type: none"> * acido magnesidrico * idrossido di magnesio * un idracido * idruro di magnesio * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20429	Domanda 700532	CHI	Il solfato di calcio corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * Ca_3SO_4 * CaSO_3 * CaSO_4 * non esiste * Nessuna delle altre risposte è corretta
20430	Domanda 700533	CHI	Il composto K_2S è:	<ul style="list-style-type: none"> * solfuro di potassio * solfato di potassio * solfito di potassio * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20431	Domanda 700534	CHI	Il composto FeCO_3 è il:	<ul style="list-style-type: none"> * carbonato ferrino * carbonato ferroso * carbonito di ferro * carbonito ferroso * Nessuna delle altre risposte è corretta
20432	Domanda 700535	CHI	Il solfito acido di sodio corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * Na_2SO_3 * NaSO_3 * NaHSO_4 * NaHSO_3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20433	Domanda 700536	CHI	Il composto $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * carbonato acido di magnesio * carbonato di calcio * carbonato biacido di calcio * bicarbonato di calcio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20434	Domanda 700537	CHI	Il fosfato tricalcico corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * Ca_2PO_4 * $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ * $\text{Ca}(\text{PO}_4)_3$ * $\text{Ca}(\text{HPO}_4)$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20435	Domanda 700538	CHI	Il perclorato di manganese corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{Mn}(\text{ClO}_4)_2$ * MnClO_4 * $\text{Mn}(\text{ClO}_4)_4$ * Nessuna delle risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20436	Domanda 700539	CHI	L'ipoclorito rameoso corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * CuClO * Cu_2ClO * $\text{Cu}(\text{ClO})_2$ * $\text{Cu}_2(\text{ClO})_3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20437	Domanda 700540	CHI	Il nitrito di cadmio corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * CdNO_2 * $\text{Cd}(\text{NO}_2)_2$ * $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$ * $\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20438	Domanda 700541	CHI	Il composto NaCl è:	<ul style="list-style-type: none"> * il cloruro di sodio * l'ipoclorito di sodio * il cloruro di azoto * Nessuno dei precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20439	Domanda 700542	CHI	Il cloruro mercurioso ha formula:	<ul style="list-style-type: none"> * Hg_2Cl_2 * HgCl_2 * MeCl * Hg_2Cl * Nessuna delle altre risposte è corretta
20440	Domanda 700543	CHI	Il composto ioduro rameico ha formula:	<ul style="list-style-type: none"> * I_2Cu_2 * CuI_2 * CuI * Cu_2I * Nessuna delle altre risposte è corretta
20441	Domanda 700544	CHI	Il composto SnS prende il nome di:	<ul style="list-style-type: none"> * solfato di stagno * solfuro di stagno * solfuro stannoso * solfuro tannico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20442	Domanda 700545	CHI	Il fluoruro di magnesio corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * MgF * $\text{Mg}(\text{FO})_2$ * Mg_2F * MgF_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20443	Domanda 700546	CHI	Il solfuro di ammonio ha formula:	<ul style="list-style-type: none"> * $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ * NH_4S * $(\text{NH}_4)\text{HS}$ * $(\text{NH}_4)\text{S}_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20444	Domanda 700547	CHI	Qual è l'anidride dell'acido solforico?	<ul style="list-style-type: none"> * SO_2 * SO_3 * H_2SO_4 * H_2S * Nessuna delle altre risposte è corretta
20445	Domanda 700548	CHI	Qual è l'anidride corrispondente all'acido solforoso?	<ul style="list-style-type: none"> * SO_3 * S_2O_3 * SO_2 * H_2SO_4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20446	Domanda 700549	CHI	Il simbolo B rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * il bismuto * il bromo * il boro * il berillio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20447	Domanda 700550	CHI	Quale sigla rappresenta il Boro?	<ul style="list-style-type: none"> * B * Br * Bi * Be * Nessuna delle altre risposte è corretta
20448	Domanda 700551	CHI	L'equazione di stato dei gas perfetti corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * $PT=nRV$ * $TV=nRP$ * $PT=nRT$ * $PV =nRT$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20449	Domanda 700552	CHI	Un gas ha:	<ul style="list-style-type: none"> * forma e volume proprio * forma propria e volume del recipiente * forma del recipiente e volume proprio * forma e volume del recipiente * Nessuna delle altre risposte è corretta
20450	Domanda 700553	CHI	Un solido ha:	<ul style="list-style-type: none"> * forma e volume proprio * solo forma propria * solo volume proprio * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20451	Domanda 700554	CHI	Come viene chiamato il passaggio liquido-aeriforme?	<ul style="list-style-type: none"> * Sublimazione * Brinamento * Fusione * Evaporazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20452	Domanda 700555	CHI	Come viene chiamato il passaggio dallo stato solido a quello aeriforme?	<ul style="list-style-type: none"> * Sublimazione * Brinamento * Evaporazione * Fusione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20453	Domanda 700556	CHI	Cosa si intende per fusione?	<ul style="list-style-type: none"> * Il passaggio dallo stato solido a quello gassoso * Il passaggio dallo stato liquido a quello gassoso * Il passaggio dallo stato solido a quello liquido * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20454	Domanda 700557	CHI	Come viene chiamato il passaggio da solido a liquido?	<ul style="list-style-type: none"> * Sublimazione * Brinamento * Liquefazione * Fusione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20455	Domanda 700558	CHI	Quando una reazione procede spontaneamente?	<ul style="list-style-type: none"> * Quando il $\Delta G < 0$ * Quando il $\Delta H > 0$ * Quando il $\Delta S = 0$ * Quando il $\Delta G > 0$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20456	Domanda 700559	CHI	Se il ΔG di una reazione è minore di 0:	<ul style="list-style-type: none"> * la reazione non avviene spontaneamente * la reazione è all'equilibrio * la reazione procede spontaneamente * la variazione di energia libera è maggiore di 0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20457	Domanda 700560	CHI	Se il ΔG di una reazione è uguale a zero, come sarà la reazione?	<ul style="list-style-type: none"> * All'equilibrio * Spontanea * Endotermica * Esotermica * Nessuna delle altre risposte è corretta
20458	Domanda 700561	CHI	Quando una reazione chimica produce calore, questa è detta:	<ul style="list-style-type: none"> * endotermica * azeotropica * allotropica * esotermica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20459	Domanda 700562	CHI	Quale fra queste sigle indica la variazione di entropia?	<ul style="list-style-type: none"> * ΔH * ΔG * ΔS * ΔU * Nessuna delle altre risposte è corretta
20460	Domanda 700563	CHI	Quando una reazione è all'equilibrio:	<ul style="list-style-type: none"> * $\Delta G > 0$ * $\Delta G < 0$ * $\Delta S < 0$ * $\Delta S > 0$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20461	Domanda 700564	CHI	In cosa agiscono i catalizzatori?	<ul style="list-style-type: none"> * Sulla concentrazione dei reagenti * Sulla concentrazione dei prodotti * Sulla velocità di reazione * Sulla costante di equilibrio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20462	Domanda 700565	CHI	Un non metallo in presenza di ossigeno da:	<ul style="list-style-type: none"> * acido * anidride * idrossido * acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
20463	Domanda 700566	CHI	Per reazione tra H_2O e anidride, ottengo:	<ul style="list-style-type: none"> * idrossido * ossido * acido * sale * Nessuna delle altre risposte è corretta
20464	Domanda 700567	CHI	In una equazione chimica cosa indicano i coefficienti stechiometrici?	<ul style="list-style-type: none"> * Il numero di grammi dei reagenti e prodotti * Il numero di atomi dei reagenti e prodotti * Il numero di moli di reagenti e prodotti * Il numero di elettroni di valenza di reagenti e prodotti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20465	Domanda 700568	CHI	Indicare la corretta Keq. relativa alla reazione $Ca(OH)_2 + H_2SO_4 \rightleftharpoons CaSO_4 + 2H_2O$:	<ul style="list-style-type: none"> * $[CaSO_4] * [H_2O]^2 / [Ca(OH)_2] * [H_2SO_4]$ * $[Ca(OH)_2] * [H_2SO_4] / [CaSO_4] * [H_2O]^2$ * $[CaSO_4] * [H_2O] / [Ca(OH)_2] * [H_2SO_4]$ * $[Ca(OH)_2] * [H_2SO_4] / [CaSO_4]$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20466	Domanda 700569	CHI	I saponi posti in acqua formano:	<ul style="list-style-type: none"> * micelle * eteri * solidi amorfi * cristalli * Nessuna delle altre risposte è corretta
20467	Domanda 700570	CHI	La reazione $NaOH + HCl \Rightarrow NaCl + H_2O$, è una reazione di:	<ul style="list-style-type: none"> * neutralizzazione * idrolisi * ossido riduzione * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20468	Domanda 700571	CHI	L'equazione $V = K[A]$ indica che la reazione è del:	<ul style="list-style-type: none"> * III ordine * IV ordine * II ordine * V ordine * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20469	Domanda 700572	CHI	Il numero di ossidazione del Fluoro in F_2 è:	<ul style="list-style-type: none"> * -7 * -1 * +7 * 0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20470	Domanda 700573	CHI	Quando in una reazione di ossido-riduzione, una specie perde elettroni:	<ul style="list-style-type: none"> * si ossida quindi è riducente perché fa ridurre * si riduce quindi è ossidante perché fa ossidare * si ossida e si riduce contemporaneamente * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20471	Domanda 700574	CHI	Una specie che si riduce:	<ul style="list-style-type: none"> * perde elettroni * si decompone * acquista elettroni * acquista ioni negativi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20472	Domanda 700575	CHI	La specie riducente:	<ul style="list-style-type: none"> * è la specie che si riduce e acquista elettroni * è la specie che si ossida e acquista elettroni * è la specie che si ossida e cede elettroni * è la specie che fa ridurre e che acquista elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20473	Domanda 700576	CHI	La specie ossidante:	<ul style="list-style-type: none"> * si ossida * acquista elettroni * perde elettroni * Nessuna delle risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20474	Domanda 700577	CHI	In una reazione di ossido riduzione il numero di elettroni persi dal riducente è uguale al numero di elettroni acquistati dall'ossidante:	<ul style="list-style-type: none"> * si * no * la domanda è sbagliata * no, perché il riducente acquista elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20475	Domanda 700578	CHI	Che numero di ossidazione (stato di ossidazione) ha la molecola O_2 ?	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * -2 * +2 * -1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20476	Domanda 700579	CHI	Qual è il numero di ossidazione dell'ossigeno nell'acqua ossigenata?	<ul style="list-style-type: none"> * -2 * +1 * -1 * +2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20477	Domanda 700580	CHI	Qual è il numero di ossidazione dell'idrogeno nell'idruro di litio?	<ul style="list-style-type: none"> * +1 * +2 * -1 * 0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20478	Domanda 700581	CHI	Nella semireazione $Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2e^-$, lo Zn:	<ul style="list-style-type: none"> * si riduce * si ossida e si riduce contemporaneamente * perde due elettroni quindi si ossida * Nessuna delle risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20479	Domanda 700582	CHI	In $\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cu}$, il rame:	<ul style="list-style-type: none"> * si riduce perché acquista due elettroni * si ossida * si ossida e si riduce contemporaneamente * non si riduce, ne si ossida * Nessuna delle altre risposte è corretta
20480	Domanda 700583	CHI	Nella reazione $\text{Zn} + \text{Cu}^{2+} \rightarrow \text{Cu} + \text{Zn}^{2+}$ -, lo Zn è:	<ul style="list-style-type: none"> * ossidante * riducente * né ossidante, né riducente * si riduce * Nessuna delle altre risposte è corretta
20481	Domanda 700584	CHI	Nella semireazione $\text{Ag}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}$, l'Ag ⁺ :	<ul style="list-style-type: none"> * si ossida * funge da riducente * non si ossida, nè si riduce * si riduce * Nessuna delle altre risposte è corretta
20482	Domanda 700585	CHI	Quando il ferro si riduce:	<ul style="list-style-type: none"> * passa da Fe^{3+} a Fe^{2+} * passa da Fe^{2+} a Fe^{3+} * passa da Fe a Fe^{3+} * Nessuna delle precedenti risposte * Nessuna delle altre risposte è corretta
20483	Domanda 700586	CHI	Nella reazione $2\text{Zn} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{ZnO}$:	<ul style="list-style-type: none"> * l'ossigeno e lo zinco si riducono * l'ossigeno si ossida * l'ossigeno si riduce * c'è un errore * Nessuna delle altre risposte è corretta
20484	Domanda 700587	CHI	Nella semireazione $\text{Mn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Mn}$, il manganese:	<ul style="list-style-type: none"> * si ossida * si riduce * non si ossida, ne si riduce * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20485	Domanda 700588	CHI	Nella reazione $\text{Br}_2 + 2\text{Fe}^{2+} \rightarrow 2\text{Br}^- + 2\text{Fe}^{3+}$:	<ul style="list-style-type: none"> * il bromo si riduce, il ferro si ossida * il bromo si ossida, il ferro si riduce * il bromo è il riducente, il ferro è l'ossidante * il bromo perde 3 elettroni, il ferro li guadagna * Nessuna delle altre risposte è corretta
20486	Domanda 700589	CHI	Nella semireazione $\text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Pb}$, il piombo:	<ul style="list-style-type: none"> * si ossida * si riduce * non si riduce, né si ossida * Nessuna delle precedenti risposte * Nessuna delle altre risposte è corretta
20487	Domanda 700590	CHI	Nella semireazione $\text{Co} \rightarrow \text{Co}^{2+} + 2\text{e}^-$, il cobalto:	<ul style="list-style-type: none"> * si riduce * è ossidante * si ossida * non si ossida, ne si riduce * Nessuna delle altre risposte è corretta
20488	Domanda 700591	CHI	Quando il cadmio si ossida:	<ul style="list-style-type: none"> * Cd^{2+} a Cd * il Cd non si può ossidare * passa da Cd a Cd^{2+} * il Cd è ossidante * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20489	Domanda 700592	CHI	Nella semireazione $K^+ + e^- \rightarrow K$, il potassio:	<ul style="list-style-type: none"> * si riduce * si ossida * si ossida e si riduce contemporaneamente * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20490	Domanda 700593	CHI	Se il calcio passa dallo stato di ossidazione +2 a 0, il calcio:	<ul style="list-style-type: none"> * si ossida * si riduce * non si ossida, ne si riduce * si ossida e si riduce contemporaneamente * Nessuna delle altre risposte è corretta
20491	Domanda 700594	CHI	Da che tipo di numero è rappresentato il numero di ossidazione?	<ul style="list-style-type: none"> * Da un numero intero positivo * Da un numero intero negativo * Da un numero relativo * Da un numero decimale * Nessuna delle altre risposte è corretta
20492	Domanda 700595	CHI	Il numero di ossidazione dell'azoto nello ione NO_3^- è:	<ul style="list-style-type: none"> * +3 * +5 * -4 * +2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20493	Domanda 700596	CHI	Indicare il composto in cui l'azoto ha il più alto numero di ossidazione:	<ul style="list-style-type: none"> * NO * N_2O_3 * HNO_3 * NO_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20494	Domanda 700597	CHI	Indicare il composto in cui il fosforo ha il più basso numero di ossidazione	<ul style="list-style-type: none"> * P_2O_5 * HPO_3 * H_3PO_4 * P_2O_3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20495	Domanda 700598	CHI	All'anodo di una pila avviene una reazione di:	<ul style="list-style-type: none"> * riduzione * ossidazione * idrolisi * disproportionazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20496	Domanda 700599	CHI	La reazione $Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$:	<ul style="list-style-type: none"> * è di tipo acido-base * è di ossido-riduzione * è in fase omogenea * è di secondo ordine * Nessuna delle altre risposte è corretta
20497	Domanda 700600	CHI	Quale, tra le seguenti, è caratteristica del processo di ossidazione?	<ul style="list-style-type: none"> * Aumento del peso * Perdita di elettroni * Perdita di neutroni * Combinazione con l'idrogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
20498	Domanda 700601	CHI	Il numero di ossidazione dello zolfo nell'acido solforico è:	<ul style="list-style-type: none"> * -8 * +6 * -5 * +3 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20499	Domanda 700602	CHI	Quando il cloruro di sodio viene sciolto in acqua si ottiene:	<ul style="list-style-type: none"> * un miscuglio * un composto * una soluzione * una sospensione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20500	Domanda 700603	CHI	Le molecole di acqua sono:	<ul style="list-style-type: none"> * apolari * totalmente dissociate in ioni * polari * Nessuna delle precedenti risposte * Nessuna delle altre risposte è corretta
20501	Domanda 700604	CHI	Quando ad una soluzione viene aggiunto altro solvente, la soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * si concentra * si riscalda sempre * non succede niente * si diluisce * Nessuna delle altre risposte è corretta
20502	Domanda 700605	CHI	Se una soluzione è poco concentrata sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * satura * insatura * diluita * amalgamata * Nessuna delle altre risposte è corretta
20503	Domanda 700606	CHI	Con quale simbolo è indicata la pressione osmotica?	<ul style="list-style-type: none"> * P * M * O * Nessuna delle altre risposte è corretta
20504	Domanda 700607	CHI	Quando due soluzioni hanno valori uguali della pressione osmotica, si dicono:	<ul style="list-style-type: none"> * isotoniche * isobare * isocore * isopresse * Nessuna delle altre risposte è corretta
20505	Domanda 700608	CHI	Cosa vuoi dire che due soluzioni sono isotoniche?	<ul style="list-style-type: none"> * Hanno la stessa pressione di vapore * Hanno la stessa pressione osmotica * Hanno lo stesso volume * Hanno la stessa temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
20506	Domanda 700609	CHI	Come viene espressa la solubilità di un gas in un liquido?	<ul style="list-style-type: none"> * Come coefficiente di assorbimento ad una data temperatura t * Come atomi/litro * Come litro/moli * Come molecole/litro * Nessuna delle altre risposte è corretta
20507	Domanda 700610	CHI	Cosa sono gli elettroliti?	<ul style="list-style-type: none"> * Sono elettroni in soluzione acquosa * Sono specie chimiche che in soluzione si scindono totalmente o parzialmente in ioni * Sono acidi * Sono le soluzioni contenute nella cella elettrolitica * Nessuna delle altre risposte è corretta
20508	Domanda 700611	CHI	Quando un elettrolita si dice forte?	<ul style="list-style-type: none"> * Quando ha molte cariche (positive o negative) effettive * Quando è totalmente dissociato in ioni * Quando è parzialmente ionizzato * Quando ha poche cariche (positive e negative) * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20509	Domanda 700612	CHI	Dire quali tra questi solventi, è quello più polare:	<ul style="list-style-type: none"> * benzene * acqua * metano * esano * Nessuna delle altre risposte è corretta
20510	Domanda 700613	CHI	Quando sciolgo NaCl in acqua, cosa si ottiene?	<ul style="list-style-type: none"> * Una soluzione * Una soluzione azeotropica * Una soluzione tampone * Un composto * Nessuna delle altre risposte è corretta
20511	Domanda 700614	CHI	Cos'è l'acqua di mare?	<ul style="list-style-type: none"> * Una soluzione * Un elemento * Acqua distillata * Un composto puro * Nessuna delle altre risposte è corretta
20512	Domanda 700615	CHI	Cos'è la distillazione?	<ul style="list-style-type: none"> * E' un processo di separazione basato sul diverso peso molecolare * E' un processo di separazione basato sul diverso punto di ebollizione * E' un processo di separazione basato sul diverso peso atomico * Non è un processo di separazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20513	Domanda 700616	CHI	Perché l'olio non si scioglie in H ₂ O?	<ul style="list-style-type: none"> * Perché è formato da molecole idrofobe * Perché è formato da molecole idrofile * Perché è più viscoso * Perché ha peso molecolare più alto * Nessuna delle altre risposte è corretta
20514	Domanda 700617	CHI	Individuare il solvente polare.	<ul style="list-style-type: none"> * Benzene * Etano * C₆H₆ * H₂O * Nessuna delle altre risposte è corretta
20515	Domanda 700618	CHI	Cosa si intende per solventi aprotici?	<ul style="list-style-type: none"> * Sono solventi privi di costante dielettrica * Sono solventi privi di idrogeni acidi * Non ha alcun significato il termine aprotico * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20516	Domanda 700619	CHI	Come sarà il punto di ebollizione di una soluzione di KCl 0,001 M rispetto ad una 0,01 M?	<ul style="list-style-type: none"> * Maggiore * Dipende dal solvente * Dipende dal recipiente usato * Uguali * Nessuna delle altre risposte è corretta
20517	Domanda 700620	CHI	Una soluzione acquosa di KBr rispetto all'acqua pura ha:	<ul style="list-style-type: none"> * lo stesso punto di congelamento * lo stesso punto di ebollizione * punto di ebollizione più alto * volume maggiore * Nessuna delle altre risposte è corretta
20518	Domanda 700621	CHI	Per diluire una soluzione bisogna:	<ul style="list-style-type: none"> * aggiungere soluto * la soluzione non si può diluire in nessun modo * prima aggiungere soluto e poi solvente * aggiungere solvente * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20519	Domanda 700622	CHI	Una soluzione di KBr all' 1% è:	<ul style="list-style-type: none"> * isotonica * basica * acida * neutra * Nessuna delle altre risposte è corretta
20520	Domanda 700623	CHI	A 4°C come si comporta l'acqua?	<ul style="list-style-type: none"> * Bolle * Ha densità massima * Ghiaccia * Ha densità minima * Nessuna delle altre risposte è corretta
20521	Domanda 700624	CHI	Che cosa si ottiene quando il cloruro di sodio viene sciolto in acqua?	<ul style="list-style-type: none"> * Un miscuglio * Un composto * Una soluzione * Una sospensione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20522	Domanda 700625	CHI	Quali tra queste unità rappresenta il rapporto tra il numero di moli del soluto e il numero di moli totali (soluto+solvente)?	<ul style="list-style-type: none"> * Molalità * Molarità * Normalità * Frazione molare * Nessuna delle altre risposte è corretta
20523	Domanda 700626	CHI	Cosa rappresenta la molalità?	<ul style="list-style-type: none"> * Esprime il numero di moli di soluto disciolte in 1Kg di solvente puro * Esprime il numero di moli di soluto disciolte in 1Kg di soluzione * Esprime il numero di moli di soluto disciolte in un litro di soluzione * Esprime il numero di moli di soluto disciolte in 1litro di solvente puro * Nessuna delle altre risposte è corretta
20524	Domanda 700627	CHI	Quali fra queste unità rappresenta il numero di moli di soluto disciolte in 1 Kg di solvente puro?	<ul style="list-style-type: none"> * Molarità * Molalità * Normalità * Percento in peso * Nessuna delle altre risposte è corretta
20525	Domanda 700628	CHI	Come viene rappresentata la molalità?	<ul style="list-style-type: none"> * M * N * m * Nessuna delle altre risposte è corretta
20526	Domanda 700629	CHI	Cosa rappresenta la molarità?	<ul style="list-style-type: none"> * Esprime il numero di moli di soluto contenute in 1 l di soluzione * Esprime il numero di moli di soluto contenute in 1 Kg di soluzione * Esprime il peso in grammi di soluto contenute in 1 l di soluzione * Esprime il numero di moli di soluto contenute in 1 l di solvente puro * Nessuna delle altre risposte è corretta
20527	Domanda 700630	CHI	Come viene rappresentata la molarità?	<ul style="list-style-type: none"> * M * m * N * Mo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20528	Domanda 700631	CHI	Quale fra queste unità rappresenta il numero di moli di soluto contenute in un litro di soluzione?	<ul style="list-style-type: none"> * Molalità * Molarità * Normalità * Percento in volume * Nessuna delle altre risposte è corretta
20529	Domanda 700632	CHI	Quante moli di soluto per litro contiene una soluzione 2M?	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 2 * 0,2 * 0,002 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20530	Domanda 700633	CHI	Una soluzione 0,5 M, quante moli di soluto per litro contiene?	<ul style="list-style-type: none"> * 0,5 * 1 * 1/4 * 1/3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20531	Domanda 700634	CHI	Una soluzione 0,1 M, quante moli di soluto per litro contiene?	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 2 * 1/100 * 1/10 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20532	Domanda 700635	CHI	A che temperatura bolle l'acqua di mare alla pressione di un'atmosfera?	<ul style="list-style-type: none"> * 100°C * Minore di 100°C * Oltre i 100°C * Oltre i 1000°C * Nessuna delle altre risposte è corretta
20533	Domanda 700636	CHI	NaCl posto in acqua da:	<ul style="list-style-type: none"> * NaOH, HCl * Na^+, Cl^- * NaH, ClOH * non si dissocia * Nessuna delle altre risposte è corretta
20534	Domanda 700637	CHI	Il prodotto ionico dell'acqua $[\text{H}^+][\text{OH}^-]$ è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 14 * 10^{-14} * 10^{-7} * 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20535	Domanda 700638	CHI	Una soluzione avente una concentrazione di $[\text{OH}^-] = 10^{-1} \text{ M}$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * acida * basica * neutra * più acida rispetto ad una avente $[\text{OH}^-] = 10^{-4} \text{ M}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20536	Domanda 700639	CHI	Il cloruro di sodio sciolto in acqua da	<ul style="list-style-type: none"> * anioni cloro e cationi sodio * cationi cloro e anioni sodio * non si dissocia * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20537	Domanda 700640	CHI	In una soluzione la concentrazione idrogenionica è 10^{-2} M . Il valore di $[\text{OH}^-]$ è	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-2} * 10^{-14} * 10^{12} * 10^{-12} * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20538	Domanda 700641	CHI	In una soluzione il valore della concentrazione ossidrilionica è 10^{-6} M. $[H^+]$ sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * 10^6 * 10^{-14} * 10^{-8} * 10^{-9} * Nessuna delle altre risposte è corretta
20539	Domanda 700642	CHI	Una soluzione ha $[H^+] = 10^{-10}$. Il pH è:	<ul style="list-style-type: none"> * 9 * 4 * 10 * 3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20540	Domanda 700643	CHI	Una soluzione ha $[H^+] = 10^{-2}$. Il pH è:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 12 * 14 * 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20541	Domanda 700644	CHI	Una soluzione ha $[H^+] = 10^{-3}$. Il pH è:	<ul style="list-style-type: none"> * 11 * 9 * -3 * 3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20542	Domanda 700645	CHI	Una soluzione ha pH=2. La concentrazione molare di H^+ è:	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-12} * 10^{-2} * 10^2 * 10^{12} * Nessuna delle altre risposte è corretta
20543	Domanda 700646	CHI	Una soluzione ha $[OH^-] = 10^{-2}$. Il pH è:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 12 * 8 * -2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20544	Domanda 700647	CHI	Una soluzione ha la concentrazione di $OH^- = 10^{-1}$ M. Il pH è	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 13 * -1 * 8 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20545	Domanda 700648	CHI	Una soluzione ha la concentrazione di $OH^- = 10^{-8}$ M. Il pH è:	<ul style="list-style-type: none"> * -8 * 8 * 6 * 11 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20546	Domanda 700649	CHI	Una soluzione ha pH=3. Il valore di $[OH^-]$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * $[OH^-] = 10^{-11}$ * $[OH^-] = 10^{-10}$ * $[OH^-] = 11$ * $[OH^-] = 10^{-7}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20547	Domanda 700650	CHI	Una soluzione ha pH=1. Il valore di $[OH^-]$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * $[OH^-] = 10^{-13}$ * $[OH^-] = 10^{-1}$ * $[OH^-] = 1$ * $[OH^-] = 10^{-9}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20548	Domanda 700651	CHI	Una soluzione ha pH=13. Il valore $[OH^-]$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * $[OH^-] = 10^{-13}$ * $[OH^-] = 10^{-1}$ * $[OH^-] = 10^{-8}$ * $[OH^-] = 1$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20549	Domanda 700652	CHI	Una soluzione ha pH=2. Essa è:	<ul style="list-style-type: none"> * acida * basica * neutra * in eccesso di ossidrione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20550	Domanda 700653	CHI	Una soluzione ha pH=12. Essa è:	<ul style="list-style-type: none"> * acida * basica * neutra * con eccesso di protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20551	Domanda 700654	CHI	Una soluzione ha $[OH^-] = 10^{-12}$. Essa:	<ul style="list-style-type: none"> * è acida * e basica * è neutra * contiene un eccesso di OH^- * Nessuna delle altre risposte è corretta
20552	Domanda 700655	CHI	Una soluzione ha $[H^+] = 10^{-2}$. Essa è:	<ul style="list-style-type: none"> * acida * basica * neutra * con eccesso di OH^- * Nessuna delle altre risposte è corretta
20553	Domanda 700656	CHI	Indicare il valore della concentrazione idrogenionica molare dell' acqua pura.	<ul style="list-style-type: none"> * 7 * 10^{-7} * 10^{-14} * 10^{-3} * Nessuna delle altre risposte è corretta
20554	Domanda 700657	CHI	Una soluzione acida:	<ul style="list-style-type: none"> * ha un pH inferiore a 7 * ha un pH superiore a 7 * ha un pH uguale a 7 * ha un pOH inferiore a 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20555	Domanda 700658	CHI	Una soluzione basica:	<ul style="list-style-type: none"> * ha un pH inferiore a 7 * ha un pH superiore a 7 * ha un pH uguale a 7 * ha un pOH superiore a 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20556	Domanda 700659	CHI	Il pH:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta se la concentrazione ossidrionica aumenta * aumenta se la concentrazione ossidrionica diminuisce * diminuisce se la concentrazione ossidrionica aumenta * aumenta se la concentrazione idrogenionica aumenta * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20557	Domanda 700661	CHI	Nell'acqua pura la concentrazione molare degli ioni idrogeno è:	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-14} * 10^{-7} * 10^7 * 10^{-2} * Nessuna delle altre risposte è corretta
20558	Domanda 700662	CHI	Nell'acqua pura la concentrazione molare degli ossidrilioni è:	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-14} * 10^7 * 10^{-7} * 10^{-4} * Nessuna delle altre risposte è corretta
20559	Domanda 700663	CHI	Data la reazione $H_2O \leftrightarrow H^+ + OH^-$:	<ul style="list-style-type: none"> * l'equilibrio è spostato verso sinistra * l'equilibrio è spostato verso destra * l'acqua è completamente dissociata * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20560	Domanda 700664	CHI	Il sangue ha un pH:	<ul style="list-style-type: none"> * acido * leggermente acido pH=6,5 * basico * leggermente basico pH=7,4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20561	Domanda 700665	CHI	Il succo gastrico ha un pH:	<ul style="list-style-type: none"> * acido * leggermente acido * basico * leggermente basico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20562	Domanda 700666	CHI	Il composto NH_3 (Ammoniaca) è:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido * una base * un acido triprotico * un sale * Nessuna delle altre risposte è corretta
20563	Domanda 700667	CHI	Aggiungendo acido solforico ad una soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * il pH cresce * il pH diminuisce * il pH non cambia * il pH diventa maggiore di 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20564	Domanda 700668	CHI	Aggiungendo idrossido di calcio ad una soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * Il pH cresce * Il pH diminuisce * il pH non varia * il pH diventa minore di 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20565	Domanda 700669	CHI	L'acido HNO_3 è:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido monoprotico * un acido biprotico * un acido triprotico * un acido poliprotico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20566	Domanda 700670	CHI	L'acido H_2CO_3 (acido carbonico) è:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido monoprotico * un acido diprotico * un acido triprotico * un acido pentaprotico * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20567	Domanda 700671	CHI	Indicare l'acido diprotico:	<ul style="list-style-type: none"> * acido nitrico * acido solforico * acido fosforico * acido cloridrico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20568	Domanda 700672	CHI	Indicare l'acido triprotico:	<ul style="list-style-type: none"> * acido solfidrico * acido cloridrico * acido acetico * acido fosforico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20569	Domanda 700673	CHI	Indicare l'acido monoprotico:	<ul style="list-style-type: none"> * acido cloridrico * acido solforico * acido fosforoso * acido solforoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
20570	Domanda 700674	CHI	Un sistema tampone è:	<ul style="list-style-type: none"> * un sistema capace di evitare la modifica del pH di una soluzione in seguito all'aggiunta di piccole quantità di acido e di base * un sistema capace di fare variare il pH in maniera costante nel tempo * un sistema che mantiene costante la pressione del sangue * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20571	Domanda 700675	CHI	Il prodotto ionico dell'acqua a 25 ° C è:	<ul style="list-style-type: none"> * 1×10^{-4} * 1×10^{-14} * 1×10^{14} * 1×10^{16} * Nessuna delle altre risposte è corretta
20572	Domanda 700676	CHI	Un elettrolita che può comportarsi sia come acido che come base è definito:	<ul style="list-style-type: none"> * neutro * tampone * anfotero * anionico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20573	Domanda 700677	CHI	L'acido fosforoso H_3PO_3 è:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido monoprotico * un acido triprotico * un acido biprotico * una base trivalente * Nessuna delle altre risposte è corretta
20574	Domanda 700678	CHI	In una soluzione a pH > 7:	<ul style="list-style-type: none"> * $[H^+] > [OH^-]$ * $[H^+] = [OH^-]$ * $[H^+] < [OH^-]$ * Tutte le altre risposte * Nessuna delle altre risposte è corretta
20575	Domanda 700679	CHI	Una soluzione acquosa si dice acida se ha una concentrazione di H^+ :	<ul style="list-style-type: none"> * $[H^+] = 10^{-8}$ * $[H^+] = 10^{-7}$ * $[H^+] > 10^{-7}$ * $[H^+] < 10^{-7}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20576	Domanda 700680	CHI	La soluzione acquosa di NaCl sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * acida * basica * maleodorante * neutra * Nessuna delle altre risposte è corretta
20577	Domanda 700681	CHI	Una soluzione acquosa di NaCl avrà un pH:	<ul style="list-style-type: none"> * maggiore di 7 * minore di 7 * uguale a 7 * minore di 0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20578	Domanda 700682	CHI	Se in una soluzione prevale la concentrazione degli ioni OH ⁻ rispetto a quella degli ioni H ₃ O ⁺ , essa è:	<ul style="list-style-type: none"> * basica * acida * neutra * dipende dalla concentrazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20579	Domanda 700683	CHI	Una soluzione a 25°C, a pH=7,5, è:	<ul style="list-style-type: none"> * acida * neutra * basica * ne basica, ne acida * Nessuna delle altre risposte è corretta
20580	Domanda 700684	CHI	Una soluzione a pH=3 ha una concentrazione di ioni ossidrile pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * [OH⁻] = 10⁻¹¹ * [OH⁻] = 10⁻⁹ * [OH⁻] = 10⁻³ * [OH⁻] = 10³ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20581	Domanda 700685	CHI	Quando la [H ₊] è minore della [OH ⁻]?	<ul style="list-style-type: none"> * A pH = 7 * A pH = 1 * A pH = 6 * A pH = 8 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20582	Domanda 700686	CHI	Quando la [OH ⁻] è minore della [H ₊] ?	<ul style="list-style-type: none"> * A pH = 10 * A pH = 7 * A pH = 2 * A pH = 8 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20583	Domanda 700687	CHI	La concentrazione protonica è data dal:	<ul style="list-style-type: none"> * normalità * frazione molare * pH * Nessuna delle precedenti risposte * Nessuna delle altre risposte è corretta
20584	Domanda 700688	CHI	Una soluzione acquosa è basica quando il suo pH:	<ul style="list-style-type: none"> * è compreso tra 0 e 10 * è uguale a 5 * è inferiore a 5 * è superiore a 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20585	Domanda 700689	CHI	Una soluzione a pH =1:	<ul style="list-style-type: none"> * è acida * è neutra * è basica * non può esistere * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20586	Domanda 700690	CHI	Nella molecola dell'etilene i due atomi di carbonio sono uniti da:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 legami ionici * 3 legami ionici * 1 legame σ ed 1 legame π * 3 legami covalenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20587	Domanda 700691	CHI	Indicare fra i seguenti composti quello che presenta il maggior numero di gruppi ossidrilici:	<ul style="list-style-type: none"> * pentacolo * propanolo * glicerolo * butanolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20588	Domanda 700692	CHI	Cosa si intende per chimica organica?	<ul style="list-style-type: none"> * Lo studio che riguarda le relazioni tra chimica e il regno animale e vegetale * Lo studio che riguarda le relazioni tra chimica e il regno minerale * E' lo studio dei composti del carbonio * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20589	Domanda 700693	CHI	Cosa sono gli idrocarburi?	<ul style="list-style-type: none"> * Sono composti organici contenenti sempre atomi di carbonio associati ad atomi di altro tipo * Non sono composti organici * Sono composti organici contenenti sempre e solo atomi di carbonio e atomi di idrogeno * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20590	Domanda 700694	CHI	Cos'è il metano?	<ul style="list-style-type: none"> * E' un idrocarburo insaturo * E' Un idrocarburo aromatico * E' un idrocarburo cicloalcano * E'un alcano * Nessuna delle altre risposte è corretta
20591	Domanda 700695	CHI	Come si dividono gli idrocarburi alifatici?	<ul style="list-style-type: none"> * Saturi ed insaturi * Ciclici ed aromatici * Saturi ed aromatici * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20592	Domanda 700696	CHI	Cosa si intende per idrocarburo saturo?	<ul style="list-style-type: none"> * Un idrocarburo con legami doppi * Un idrocarburo con legami tripli * Un idrocarburo con soli legami semplici * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20593	Domanda 700697	CHI	Quali sono gli idrocarburi saturi?	<ul style="list-style-type: none"> * Gli alcheni * Gli alchini * I dieni * Gli alcani * Nessuna delle altre risposte è corretta
20594	Domanda 700698	CHI	Cosa si intende per idrocarburi insaturi?	<ul style="list-style-type: none"> * Idrocarburi in cui sono presenti solo legami semplici * Idrocarburi in cui sono presenti legami doppi e/o tripli * Idrocarburi in cui vi è una mancanza di elettroni * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20595	Domanda 700699	CHI	Quali sono gli idrocarburi insaturi?	<ul style="list-style-type: none"> * Alcheni * Alcani * Butano * Etano * Nessuna delle altre risposte è corretta
20596	Domanda 700700	CHI	I composti organici contenenti solo atomi di C e H, vengono detti:	<ul style="list-style-type: none"> * colloidi * idruri * grafiti * idrocarburi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20597	Domanda 700701	CHI	Quale fra questi è il metano?	<ul style="list-style-type: none"> * CH₄ * C₆H₆ * C₂H₆ * C₂H₄ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20598	Domanda 700702	CHI	Nel metano, l'atomo di carbonio è ibridizzato:	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp³ * sp² * non è ibridizzato * Nessuna delle altre risposte è corretta
20599	Domanda 700703	CHI	Quale tra questi è il cloruro di metile?	<ul style="list-style-type: none"> * CCl₄ * CHCl₃ * CH₂Cl₂ * CH₃Cl * Nessuna delle altre risposte è corretta
20600	Domanda 700704	CHI	Come viene chiamato il composto CH ₂ Cl ₂ ?	<ul style="list-style-type: none"> * Cloruro di metilene * Cloruro di metile * Cloroformio * Cloro-metano * Nessuna delle altre risposte è corretta
20601	Domanda 700705	CHI	Quale tra questi è il cloruro di metilene?	<ul style="list-style-type: none"> * CCl₄ * CH₂Cl₂ * CH₂ = CHCl * CHCl₃ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20602	Domanda 700706	CHI	Come viene chiamato il composto CHCl ₃ ?	<ul style="list-style-type: none"> * Cloruro di metilene * Cloruro di metile * Cloroformio * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20603	Domanda 700707	CHI	Quale fra questi è il cloroformio?	<ul style="list-style-type: none"> * CH₃Cl * CCl₄ * CH₂Cl₂ * CHCl₃ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20604	Domanda 700708	CHI	Quale fra questi composti è il tetracloro metano?	<ul style="list-style-type: none"> * Nessuna delle risposte date * HCCl₄ * CH₂Cl₂ * CH₃Cl * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20605	Domanda 700709	CHI	L'etano corrisponde alla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * C_2H_4 * CH_4 * C_2H_6 * C_3H_8 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20606	Domanda 700710	CHI	Ogni C dell'etano ha ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp^2 * sp^2d * sp^3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20607	Domanda 700711	CHI	Gli atomi di carbonio negli alcani, hanno sempre ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp^3 * sp * sp^2 * sp^2d * Nessuna delle altre risposte è corretta
20608	Domanda 700712	CHI	Considerando la conformazione eclissata e quella sfalsata per l'etano, quale delle due è la più stabile?	<ul style="list-style-type: none"> * La sfalsata * La eclissata * Sono entrambe stabili * Sono entrambe instabili * Nessuna delle altre risposte è corretta
20609	Domanda 700713	CHI	A che formula corrisponde il propano?	<ul style="list-style-type: none"> * C_2H_6 * C_3H_8 * C_3H_6 * C_3H_4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20610	Domanda 700714	CHI	Che tipo di ibridazione hanno gli atomi di C nel propano?	<ul style="list-style-type: none"> * Uno sp^2 e gli altri due sp^3 * Tutti sp^2 * Tutti sp^3 * Due sp e uno sp^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20611	Domanda 700715	CHI	A che formula corrisponde il Butano?	<ul style="list-style-type: none"> * C_4H_8 * C_4H_6 * C_3H_{10} * C_4H_{10} * Nessuna delle altre risposte è corretta
20612	Domanda 700716	CHI	Che tipo di ibridazione hanno gli atomi di carbonio nel butano?	<ul style="list-style-type: none"> * Tutti sp^3 * Tutti sp^2 * Due sp^2 e due sp^3 * Uno sp^3 e tre sp^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20613	Domanda 700717	CHI	Il butano fa parte degli:	<ul style="list-style-type: none"> * alcheni * alcani * alchini * dieni * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20614	Domanda 700718	CHI	Il propano appartiene agli:	<ul style="list-style-type: none"> * alcneni * alchini * alcani * composti aromatici * Nessuna delle altre risposte è corretta
20615	Domanda 700719	CHI	Cosa si intende per serie omologa?	<ul style="list-style-type: none"> * Una famiglia di composti tutti uguali * Una famiglia di composti i cui componenti differiscono per la disposizione degli atomi di idrogeno * Una famiglia di composti i cui componenti differiscono per la disposizione degli atomi di carbonio * Una serie di composti nella quale ogni termine differisce dal successivo per una quantità costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
20616	Domanda 700720	CHI	L'etano appartiene agli:	<ul style="list-style-type: none"> * alcheni * alcani * composti aromatici * composti ciclici * Nessuna delle altre risposte è corretta
20617	Domanda 700721	CHI	Perché gli alcani sono una serie omologa?	<ul style="list-style-type: none"> * Perché tutti gli alcani sono simili tra loro * Perché gli alcani sono uguali tra loro * Perché tutti gli alcani differiscono tra loro di CH_2 * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20618	Domanda 700722	CHI	Qual è la formula generale per indicare i termini della serie degli alcani?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{C}_n \text{H}_{2n}$ * $\text{C}_n \text{H}_{2n-2}$ * $\text{C}_{2n} \text{H}_{2n+2}$ * $\text{C}_n \text{H}_{2n+2}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20619	Domanda 700723	CHI	A che formula corrisponde l'eicosano?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{C}_{14}\text{H}_{30}$ * $\text{C}_{10}\text{H}_{22}$ * $\text{C}_{30}\text{H}_{52}$ * $\text{C}_{20}\text{H}_{42}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20620	Domanda 700724	CHI	A che formula corrisponde l'ottadecano?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{C}_{18}\text{H}_{38}$ * $\text{C}_{20}\text{H}_{42}$ * $\text{C}_{30}\text{H}_{52}$ * $\text{C}_{10}\text{H}_{22}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20621	Domanda 700725	CHI	Il composto $\text{C}_{20}\text{H}_{42}$ che nome ha?	<ul style="list-style-type: none"> * Ventano * Eicosano * Dodecano * Di decano * Nessuna delle altre risposte è corretta
20622	Domanda 700726	CHI	Qual è il nome del C_4H_{10} ?	<ul style="list-style-type: none"> * Propano * Butano * Etano * Metano * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20623	Domanda 700727	CHI	Qual è il nome del C_3H_8 ?	<ul style="list-style-type: none"> * Butano * Etano * Propano * Metano * Nessuna delle altre risposte è corretta
20624	Domanda 700728	CHI	Qual è il nome del C_2H_6 ?	<ul style="list-style-type: none"> * Butano * Propano * Etano * Etene * Nessuna delle altre risposte è corretta
20625	Domanda 700729	CHI	Qual è il nome del CH_3I ?	<ul style="list-style-type: none"> * Metano-iodio * Ioduro di metile * Ioduro di propile * Ioduro di melene * Nessuna delle altre risposte è corretta
20626	Domanda 700730	CHI	Indicare il propano:	<ul style="list-style-type: none"> * $CH_3-CH_2-CH_2-CH_3$ * CH_4 * $CH_3-CH_2-CH_3$ * Nessuna delle precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20627	Domanda 700731	CHI	Indicare l'etano:	<ul style="list-style-type: none"> * CH_4 * $CH_3-CH_2-CH_3$ * CH_3-CHO * CH_3-CH_3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20628	Domanda 700732	CHI	In che stato fisico si trova il metano?	<ul style="list-style-type: none"> * Liquido * Solido * Dipende da dove viene estratto * Gas * Nessuna delle altre risposte è corretta
20629	Domanda 700733	CHI	In che stato fisico si trova l'etano?	<ul style="list-style-type: none"> * Gas * Liquido * Solido * Dipende da dove viene estratto * Nessuna delle altre risposte è corretta
20630	Domanda 700734	CHI	In che stato fisico si trova il propano?	<ul style="list-style-type: none"> * Liquido * Gas * Solido * Dipende dal luogo di estrazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20631	Domanda 700735	CHI	In che stato fisico si trovano gli alcani che hanno catene lineari che vanno da 5 a 17 atomi di carbonio?	<ul style="list-style-type: none"> * Liquido * Solido * Gas * Gel * Nessuna delle altre risposte è corretta
20632	Domanda 700736	CHI	In che stato fisico si trovano gli alcani che hanno catene lineari che vanno da 18 atomi di carbonio in poi?	<ul style="list-style-type: none"> * Liquido * Gas * Gel * Solido * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20633	Domanda 700737	CHI	Fra il metano, il propano, il butano e l'esano, chi avrà punto di ebollizione più alto?	<ul style="list-style-type: none"> * Metano * Esano * Propano * Butano * Nessuna delle altre risposte è corretta
20634	Domanda 700738	CHI	Cosa si ottiene per combustione completa degli alcani?	<ul style="list-style-type: none"> * Anidride carbonica e O₂ * CO₂ e H₂O * CO₂ e H₂ * H₂O e CO * Nessuna delle altre risposte è corretta
20635	Domanda 700739	CHI	Dove sono solubili gli alcani?	<ul style="list-style-type: none"> * H₂O * In acidi diluiti * In H₂SO₄ concentrato * Benzene * Nessuna delle altre risposte è corretta
20636	Domanda 700740	CHI	Che cosa è il carbo-catione?	<ul style="list-style-type: none"> * E' un atomo di carbonio con una carica positiva reale * E' un atomo di carbonio con una carica negativa reale * E' l'atomo di carbonio degli alcani * E' l'atomo di carbonio secondario di un alcool * Nessuna delle altre risposte è corretta
20637	Domanda 700741	CHI	Qual è la differenza fra atomo di carbonio primario e secondario?	<ul style="list-style-type: none"> * Il primario è il più importante; il secondario è meno importante * Il primario si trova in un alcool; il secondario in un etere * Il primario si trova in un etere; il secondario in un alcool * Il primario è legato solo ad un altro atomo di carbonio, il secondario ad altri due * Nessuna delle altre risposte è corretta
20638	Domanda 700742	CHI	Gli atomi di carbonio dell'etano, sono:	<ul style="list-style-type: none"> * uno primario e l'altro secondario * entrambi secondari * entrambi primari * entrambi terziari * Nessuna delle altre risposte è corretta
20639	Domanda 700743	CHI	Gli atomi di carbonio del propano, sono:	<ul style="list-style-type: none"> * uno primario e 2 secondari * uno secondario e 2 primari * tutti e tre secondari * tutti e tre primari * Nessuna delle altre risposte è corretta
20640	Domanda 700744	CHI	L'atomo di carbonio nel metano è:	<ul style="list-style-type: none"> * terziario * quaternario * secondario * metilico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20641	Domanda 700745	CHI	Gli atomi di idrogeno nel metano sono:	<ul style="list-style-type: none"> * metilici * secondari * terziari * quaternari * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20642	Domanda 700746	CHI	Gli atomi di idrogeno dell'etano sono:	<ul style="list-style-type: none"> * secondari * primari * terziari * quaternari * Nessuna delle altre risposte è corretta
20643	Domanda 700747	CHI	Si possono avere atomi di idrogeno quaternari in un alcano?	<ul style="list-style-type: none"> * No, mai * Si, sempre * Si, dipende dal alcano considerato * Si, talvolta * Nessuna delle altre risposte è corretta
20644	Domanda 700748	CHI	Il legame C-C presente nell'etano di che tipo sarà?	<ul style="list-style-type: none"> * π * σ * σ e π * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20645	Domanda 700750	CHI	Il legame fra gli atomi di carbonio nel propano di che tipo è?	<ul style="list-style-type: none"> * σ * Doppio * Triplo * Quadruplo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20646	Domanda 700751	CHI	Quando un composto è definito saturo?	<ul style="list-style-type: none"> * Quando contiene almeno un doppio legame * Quando contiene almeno un triplo legame * Quando non contiene doppi e tripli legami * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20647	Domanda 700752	CHI	Cosa sono gli enantiomeri?	<ul style="list-style-type: none"> * Sono stereoisomeri che sono l'uno immagine speculare dell'altro e non sovrapponibili * Sono dei composti inorganici * Sono degli eteri particolari * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20648	Domanda 700753	CHI	I composti ciclici possono avere isomeria cis - trans?	<ul style="list-style-type: none"> * Si * No, mai * Dipende dal numero di atomi di carbonio costituenti l'anello * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20649	Domanda 700754	CHI	Che cosa è la glicerina?	<ul style="list-style-type: none"> * E' un esplosivo * E' un aldeide * E' l'1,2,3 - propantriolo * E' un fenolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20650	Domanda 700755	CHI	Il composto HCOOH è:	<ul style="list-style-type: none"> * un alcool * un fenolo * un'ammina * un acido carbossilico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20651	Domanda 700756	CHI	Quale fra i gruppi sotto elencati rappresenta un estere?	<ul style="list-style-type: none"> * R-COOR * R-O-R * R-COOH * R-NH-R * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20652	Domanda 700757	CHI	Il composto $\text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido * un alcool * un amminoacido * un etere * Nessuna delle altre risposte è corretta
20653	Domanda 700758	CHI	Il nome del composto $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * alcool etilico * aldeide etanoica * acido acetico * acido propionico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20654	Domanda 700759	CHI	Il metanolo ha formula:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$ * $\text{H}_2\text{C} = \text{O}$ * CH_3OH * HCOOH * Nessuna delle altre risposte è corretta
20655	Domanda 700760	CHI	Qual è il nome del composto $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 cloroetanolo * Cloruro di etile * Alcool etilico * 3 Cloro propanolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20656	Domanda 700761	CHI	Gli alcoli si sciolgono in acqua?	<ul style="list-style-type: none"> * Sì, sempre * No, mai * Dipende se nell'acqua sono sciolti pure dei sali * Dipende dalla lunghezza del gruppo alchilico dell'alcool stesso * Nessuna delle altre risposte è corretta
20657	Domanda 700762	CHI	L'ordine di stabilità dei carbocationi è:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3^+ > 1^\circ > 2^\circ > 3^\circ$ * $\text{CH}_3^+ < 1^\circ > 2^\circ > 3^\circ$ * $\text{CH}_3^+ < 1^\circ < 2^\circ < 3^\circ$ * $\text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O} > 1^\circ < 2^\circ < 3^\circ$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20658	Domanda 700763	CHI	Gli alcheni appartengono alla categoria:	<ul style="list-style-type: none"> * idrocarburi saturi * idrocarburi aromatici * non idrocarburi * idrocarburi insaturi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20659	Domanda 700764	CHI	Qual è la caratteristica degli alcheni?	<ul style="list-style-type: none"> * Avere tutti legami semplici * Avere il doppio legame carbonio-carbonio * Avere il triplo legame carbonio-carbonio * Avere tutti legami composti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20660	Domanda 700765	CHI	Qual è il termine più semplice della famiglia degli alcheni?	<ul style="list-style-type: none"> * C_2H_4 * Propilene * C_3H_6 * CH_4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20661	Domanda 700766	CHI	Gli atomi di carbonio degli alcheni impegnati nel doppio legame, che tipo di ibridazione avranno?	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp^2 * sp^3 * Non sono ibridi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20662	Domanda 700767	CHI	Esaminando la struttura del 2 butene, quanti isomeri geometrici si possono avere?	<ul style="list-style-type: none"> * 4 * 2 * Neanche uno * 10 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20663	Domanda 700768	CHI	Nell'etilene e nel propilene può esistere isomeria cis-trans?	<ul style="list-style-type: none"> * Si, in entrambi * Nell'etilene no, nel propilene si * No * Nel propilene no, nell'etilene si * Nessuna delle altre risposte è corretta
20664	Domanda 700769	CHI	Formano gli alcheni una serie omologa?	<ul style="list-style-type: none"> * Si, perché ogni termine differisce dal successivo per un CH₂ * Non c'è relazione tra serie omologa e composti organici * No, in nessun caso * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20665	Domanda 700770	CHI	Qual è la formula generale degli alcheni?	<ul style="list-style-type: none"> * C_nH_{2n-2} * C_nH_{2n} * C_{2n}H_{2n} * Nessuna delle altre risposte è corretta
20666	Domanda 700771	CHI	Un alchene contenente tre doppi legami, è chiamato:	<ul style="list-style-type: none"> * diene * poliene * tetraone * triene * Nessuna delle altre risposte è corretta
20667	Domanda 700772	CHI	A quale struttura corrisponde l'1,3 butadiene?	<ul style="list-style-type: none"> * CH₂=CH-CH=CH₂ * CH₂=C=CH-CH₃ * CH₃=CH-CH=CH₂ * CH₃-CH₂-CH=CH₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20668	Domanda 700773	CHI	Il cloruro di vinile corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * CH₃-CH₂-Cl * CH₂=CH-Cl * cloro etano * cloro propene * Nessuna delle altre risposte è corretta
20669	Domanda 700774	CHI	Il cloruro di allile corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * CH₃=CH₂-CH₂-CH₂-Cl * CH₃-CH=CH-Cl * CH₂=CH-Cl * CH₂=CH-CH₂-Cl * Nessuna delle altre risposte è corretta
20670	Domanda 700775	CHI	Il 2 pentene ha struttura:	<ul style="list-style-type: none"> * CH₃-CH₂-CH=CH-CH₃ * CH₃=CH-CH₂-CH₂-CH₃ * CH₃-CH=CH-CH₃ * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20671	Domanda 700776	CHI	Per disidratazione (perdita di H ₂ O) degli alcoli, ottengo:	<ul style="list-style-type: none"> * alcheni * alcani * alchini * acidi carbossilici * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20672	Domanda 700777	CHI	L'etene ha struttura:	<ul style="list-style-type: none"> * C_2H_6 * H_3C-CH_3 * $H_2C=CH_2$ * C_2H_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20673	Domanda 700779	CHI	Per idratazione (addizione di H_2O) degli alcheni si ottengono:	<ul style="list-style-type: none"> * gli alcoli * gli alcani * gli alchini * gli acidi carbossilici * Nessuna delle altre risposte è corretta
20674	Domanda 700780	CHI	Se ho $CH_2=CH-CH=CH_2$, si tratta di un diene con doppi legami:	<ul style="list-style-type: none"> * cumulati * isolati * coniugati * dispersi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20675	Domanda 700781	CHI	Se ho $CH_2=C=CH_2$ si tratta di un diene con doppi legami:	<ul style="list-style-type: none"> * isolati * dispersi * coniugati * cumulati * Nessuna delle altre risposte è corretta
20676	Domanda 700782	CHI	Se ho $CH_2=CH-CH_2-CH=CH_2$, si tratta di un diene con doppi legami:	<ul style="list-style-type: none"> * isolati * coniugati * dispersi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20677	Domanda 700783	CHI	Il fenomeno della risonanza si nota nei dieni:	<ul style="list-style-type: none"> * isolati * coniugati * cumulati * dispersi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20678	Domanda 700784	CHI	Qual è la struttura del 2-4 esadiene?	<ul style="list-style-type: none"> * $CH_3-CH=C=CH-CH_2-CH_3$ * $CH_2=CH-CH=CH-CH_3$ * $CH_3-CH=CH-CH=CH-CH_3$ * $CH_2=C=CH-CH=CH-CH_3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20679	Domanda 700785	CHI	Cosa sono i dioli?	<ul style="list-style-type: none"> * Sono composti aventi due gruppi OH * Sono composti aventi due gruppi COOH * Sono composti aventi due gruppi NH_2 * Sono composti aventi due gruppi CHO * Nessuna delle altre risposte è corretta
20680	Domanda 700786	CHI	Qual è la struttura dell'etere dietilico?	<ul style="list-style-type: none"> * CH_3-O-CH_3 * $C_2H_5-O-C_2H_5$ * $C_3H_7-O-C_2H_5$ * $CH_3-O-C_2H_5$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20681	Domanda 700787	CHI	Qual è il nome del $CH_3-O-C_3H_7$	<ul style="list-style-type: none"> * Dimetil etere * Dimetil estere * Metil, propil etere * Dipropil etere * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20682	Domanda 700788	CHI	Qual è il nome del composto $C_3H_7-O-C_6H_5$?	<ul style="list-style-type: none"> * Dipropil etere * Dipropil estere * Difenil estere * Fenil propil etere * Nessuna delle altre risposte è corretta
20683	Domanda 700789	CHI	Il triplo legame è il gruppo caratteristico degli:	<ul style="list-style-type: none"> * alcani * dieni * alcheni * alchini * Nessuna delle altre risposte è corretta
20684	Domanda 700790	CHI	Qual è il nome del C_2H_2 ?	<ul style="list-style-type: none"> * Acetilene * Non esiste un tale composto * Etano * Etilene * Nessuna delle altre risposte è corretta
20685	Domanda 700791	CHI	Che tipo di ibridazione hanno gli atomi di carbonio impegnati in un triplo legame?	<ul style="list-style-type: none"> * sp² * sp * sp²d * sp³ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20686	Domanda 700792	CHI	Da che tipo di legami è formato un triplo legame?	<ul style="list-style-type: none"> * Da due legami σ e uno π * Da tre legami σ * Da un legame σ e da due legami π * Da tre legami π * Nessuna delle altre risposte è corretta
20687	Domanda 700793	CHI	La struttura corrispondente al 2-butino è:	<ul style="list-style-type: none"> * $CH=CH-CH_2-CH_3$ * $CH_3-C\equiv C-CH_3$ * $CH_3-CH=CH-CH_3$ * $CH_2=CH-CH=CH_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20688	Domanda 700794	CHI	Per addizione di acqua (idratazione) agli alchini, cosa si ottiene?	<ul style="list-style-type: none"> * Alcani * Alcheni * Acidi carbossilici * Aldeidi o chetoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20689	Domanda 700795	CHI	La formula del propino è:	<ul style="list-style-type: none"> * $CH_3-C\equiv CH$ * $CH_2=C=CH_2$ * $CH_3-C=CH_3$ * $CH_3-CH=CH_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20690	Domanda 700796	CHI	La formula del benzene è:	<ul style="list-style-type: none"> * C_6H_{14} * C_6H_{12} * C_6H_6 * C_6H_{10} * Nessuna delle altre risposte è corretta
20691	Domanda 700797	CHI	Gli atomi di carbonio nell'anello benzenico hanno ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp² * sp * sp^d * sp³ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20692	Domanda 700798	CHI	Che struttura ha la formaldeide	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{H}_2\text{C}=\text{O}$ * $\text{CH}_3\text{-CHO}$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{CH}_2\text{-CHO}$ * $\text{H}_3\text{C-CO-CH}_3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20693	Domanda 700799	CHI	L'etale ha struttura:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{H}_2\text{C}=\text{O}$ * $\text{CH}_3\text{-CHO}$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CHO}$ * $\text{H}_3\text{C-CO-CH}_3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20694	Domanda 700800	CHI	Qual è il nome del $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHO}$?	<ul style="list-style-type: none"> * Etanale * Acetaldeide * Propanale * Aldeide butirrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
20695	Domanda 700801	CHI	Qual è il nome del $\text{CH}_2=\text{CH-CHO}$?	<ul style="list-style-type: none"> * Propenale * Propanale * Aldeide propionica * Acetaldeide * Nessuna delle altre risposte è corretta
20696	Domanda 700802	CHI	Qual è la struttura della benzaldeide?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{O}$ * $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}$ * $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{CH}=\text{O}$ * $\text{C}_6\text{H}_9\text{CH}=\text{O}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20697	Domanda 700803	CHI	L'acetone (o propanone o dimetilchetone) ha struttura:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{-CHO}$ * $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$ * $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CO-CH}_3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20698	Domanda 700804	CHI	Per ossidazione di aldeidi si ottengono:	<ul style="list-style-type: none"> * alcoli * esteri * eteri * acidi carbossilici * Nessuna delle altre risposte è corretta
20699	Domanda 700805	CHI	Per riduzione delle aldeidi o chetoni ottengo:	<ul style="list-style-type: none"> * acidi carbossilici * alcoli * esteri * eteri * Nessuna delle altre risposte è corretta
20700	Domanda 700806	CHI	Il composto $\text{H}_2\text{N-OH}$ prende il nome di:	<ul style="list-style-type: none"> * idrossilammina * alcool ammoniacale * idrazina * acqua ammoniacata * Nessuna delle altre risposte è corretta
20701	Domanda 700807	CHI	Il composto $\text{H}_2\text{N-NH}_2$ si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * idrossilammina * di ammoniaca * idrazina * ossima * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20702	Domanda 700808	CHI	Il gruppo -COOH è caratteristico:	<ul style="list-style-type: none"> * degli alcoli * degli acidi carbossilici * delle aldeidi * dei chetoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20703	Domanda 700809	CHI	L'acido formico ha la struttura:	<ul style="list-style-type: none"> * CH_3COOH * $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ * HCOOH * Nessuno dei precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20704	Domanda 700810	CHI	L'acido benzoico ha formula:	<ul style="list-style-type: none"> * CH_3COOH * HCOOH * $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{COOH}$ * $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20705	Domanda 700811	CHI	Quale gruppo identifica l'ammide?	<ul style="list-style-type: none"> * R-CO-R * R-CO-NH_2 * R-O-R * R-CO-OH * Nessuna delle altre risposte è corretta
20706	Domanda 700812	CHI	L'acido propandioico corrisponde alla struttura:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COOH}$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$ * $\text{HOOC-CH}_2\text{-COOH}$ * $\text{HO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20707	Domanda 700813	CHI	Il composto $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-NH-CH}_3$ prende il nome di:	<ul style="list-style-type: none"> * dietil ammina * ammoniaca etilica * ammoniaca etanoata * metil etil ammina * Nessuna delle altre risposte è corretta
20708	Domanda 700814	CHI	Il composto CH_2O prende il nome di:	<ul style="list-style-type: none"> * ossido di metilene * iiiirossido di carbonio * ossidruido di carbonio * formaldeide * Nessuna delle altre risposte è corretta
20709	Domanda 700815	CHI	Qual è l'acetone?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$ * $\text{CH}_3\text{-CO-OH}$ * $\text{CH}_3\text{-CHO}$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHO}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20710	Domanda 700816	CHI	Dire quale tra questi composti è l'idrocarburo saturo:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{C}_{100}\text{H}_{220}$ * C_6H_6 * C_3H_6 * C_5H_{12} * Nessuna delle altre risposte è corretta
20711	Domanda 700817	CHI	L'acetato di metile è:	<ul style="list-style-type: none"> * un estere * un etere * un acido carbossilico * un chetone * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20712	Domanda 700818	CHI	Passando dall'aldeide CH_3CHO all'alcool $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ è avvenuta:	<ul style="list-style-type: none"> * una ossidazione * una reazione di neutralizzazione * una riduzione * una reazione di scambio di protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20713	Domanda 700819	CHI	La desinenza -olo, in chimica organica, è tipica degli?	<ul style="list-style-type: none"> * acidi-carbossilici * esteri * alcoli * eteri * Nessuna delle altre risposte è corretta
20714	Domanda 700820	CHI	Cos'è il colesterolo?	<ul style="list-style-type: none"> * Un amminoacido * Un acido carbossilico * Una proteina * Uno sterolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20715	Domanda 700821	CHI	In un alchene contenente 4 atomi di carbonio, quanti saranno gli atomi di idrogeno?	<ul style="list-style-type: none"> * 4 * 8 * 6 * 10 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20716	Domanda 700822	CHI	Il composto $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CO-NH-CH}_3$ rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * un amminoacido * una ammina secondaria * un chetone * una amide * Nessuna delle altre risposte è corretta
20717	Domanda 700823	CHI	Tra i seguenti composti organici, quale si può definire eterociclico?	<ul style="list-style-type: none"> * Benzene * Il cicloottano * Il nitrobenzene * Il furano * Nessuna delle altre risposte è corretta
20718	Domanda 700824	CHI	Cos'è il glicerolo?	<ul style="list-style-type: none"> * Un chetone * Un alcool trivalente * Una aldeide * Un alcool monovalente * Nessuna delle altre risposte è corretta
20719	Domanda 700825	CHI	Cos'è il butanale?	<ul style="list-style-type: none"> * Un sale * Un acido carbossilico * Un chetone * Una aldeide * Nessuna delle altre risposte è corretta
20720	Domanda 700826	CHI	Cos'è l'anilina?	<ul style="list-style-type: none"> * Un composto eterociclico * E' una ammina terziaria * E' un ammino acido * E' $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20721	Domanda 700827	CHI	In quale di questi composti si riscontra la risonanza?	<ul style="list-style-type: none"> * Metano * Benzene * Cloroformio * Etere etilico * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20722	Domanda 700828	CHI	Cos'è il pirrolo?	<ul style="list-style-type: none"> * Un alcano * Un cicloalcano * Un idrocarburo insaturo * Un composto eterociclico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20723	Domanda 700829	CHI	Indicare quale fra i seguenti nomi si riferisce al glicerolo:	<ul style="list-style-type: none"> * 1,2,3 propantriolo * butanolo * furano * pirrolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20724	Domanda 700830	CHI	In quale dei seguenti composti ho una catena di 4 atomi di carbonio?	<ul style="list-style-type: none"> * Glicerina * Aldeide acetica * Propano * Butanolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20725	Domanda 700831	CHI	In quale dei seguenti composti ho una catena di 2 atomi di carbonio?	<ul style="list-style-type: none"> * Butanolo * Aldeide acetica * Propan-2-olo * Pentene * Nessuna delle altre risposte è corretta
20726	Domanda 700832	CHI	Quale fra i seguenti composti è una aldeide?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHO}$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CO-CH}_2\text{-CH}_3$ * $\text{CH}_3\text{-COOH}$ * $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20727	Domanda 700833	CHI	Quale fra i seguenti composti è un acido carbossilico?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHO}$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CO-O-CO-CH}_2\text{-CH}_3$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COOH}$ * $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20728	Domanda 700834	CHI	Quale fra questi elementi è sempre presente nei composti organici?	<ul style="list-style-type: none"> * Cl * N * C * Ni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20729	Domanda 700835	CHI	Che cosa è l'acetone?	<ul style="list-style-type: none"> * Un'aldeide * Un acido carbossilico * Un'ammide * Un chetone * Nessuna delle altre risposte è corretta
20730	Domanda 700836	CHI	Quale fra queste è una ammina secondaria?	<ul style="list-style-type: none"> * NH_3 * R_3N * R_2NH * RNH_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20731	Domanda 700837	CHI	Che cosa è l'acetato di butile?	<ul style="list-style-type: none"> * Un etere * Un'anidride * Un acido carbossilico * Un chetone * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20732	Domanda 700838	CHI	Quale dei seguenti composti è un'ammina secondaria?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-NH-CH}_3$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{SH}$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COOH}$ * $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-NH}_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20733	Domanda 700840	CHI	La denominazione più esatta per uno zucchero a 4 atomi di carbonio è:	<ul style="list-style-type: none"> * tetrasaccaride * oligosaccaride * polisaccaride * tetroso * Nessuna delle altre risposte è corretta
20734	Domanda 700841	CHI	Indicare quale tra seguenti composti è un carboidrato:	<ul style="list-style-type: none"> * glicerina * glicina * maltosio * acido oleico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20735	Domanda 700843	CHI	Indicare quale tra i seguenti composti contiene fruttosio:	<ul style="list-style-type: none"> * saccarosio * glicogeno * emoglobina * urea * Nessuna delle altre risposte è corretta
20736	Domanda 700844	CHI	Per polisaccaridi si intendono:	<ul style="list-style-type: none"> * zuccheri non idrolizzabili * zuccheri che per idrolisi forniscono monosaccaridi * saccaridi formati da eteroatomi * tante molecole di saccarosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20737	Domanda 700845	CHI	Il ribosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido nucleico * un nucleotide a 5 atomi di carbonio * un nucleoside * un monosaccaride a 5 atomi di carbonio con una funzione aldeidica * Nessuna delle altre risposte è corretta
20738	Domanda 700846	CHI	Indicare lo zucchero:	<ul style="list-style-type: none"> * triptofano * mannosio * alanina * colesterolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20739	Domanda 700847	CHI	Gli aldosi di importanza biologica sono:	<ul style="list-style-type: none"> * della serie L * della serie D * indifferentemente della serie D o L * della serie M * Nessuna delle altre risposte è corretta
20740	Domanda 700849	CHI	Il maltosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un polisaccaride * un monosaccaride * un eteropolisaccaride * un disaccaride * Nessuna delle altre risposte è corretta
20741	Domanda 700853	CHI	Il saccarosio è formato da:	<ul style="list-style-type: none"> * glucosio + galattosio * glucosio + glucosio * fruttosio + fruttosio * glucosio + fruttosio * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20742	Domanda 700855	CHI	Il glicogeno è formato:	<ul style="list-style-type: none"> * solo da glucosio * da glucosio e fruttosio * solo da fruttosio * da amminoacidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20743	Domanda 700856	CHI	Il desossiribosio è un monosaccaride con:	<ul style="list-style-type: none"> * 5 atomi di carbonio * 6 atomi di carbonio * 4 atomi di carbonio * 3 atomi di carbonio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20744	Domanda 700857	CHI	Il comune zucchero da cucina è:	<ul style="list-style-type: none"> * il glucosio * il fruttosio * il maltosio * Nessuna delle altre risposte è corretta * il saccarosio
20745	Domanda 700858	CHI	Per glucidi si intendono:	<ul style="list-style-type: none"> * acidi glicosilati * proteine contenenti glucosio * carboidrati o idrati di carbonio * idrocarburi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20746	Domanda 700859	CHI	Il termine esoso indica:	<ul style="list-style-type: none"> * un composto chimico che commercialmente ha un prezzo troppo elevato * disaccaride * polisaccaride * uno zucchero la cui catena è formata da 6 atomi di C * Nessuna delle altre risposte è corretta
20747	Domanda 700860	CHI	Che cosa è la cellulosa?	<ul style="list-style-type: none"> * Un monosaccaride * Una proteina * Un acido * Un polisaccaride * Nessuna delle altre risposte è corretta
20748	Domanda 700861	CHI	Quale dei seguenti composti contiene glucosio?	<ul style="list-style-type: none"> * DNA * Saccarosio * RNA * Proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
20749	Domanda 700862	CHI	Indicare tra i prodotti riportati quello che rappresenta un monosaccaride	<ul style="list-style-type: none"> * saccarosio * DNA * RNA * cellulosa * Nessuna delle altre risposte è corretta
20750	Domanda 700863	CHI	Indicare il disaccaride:	<ul style="list-style-type: none"> * fruttosio * galattosio * glucosio * saccarosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20751	Domanda 700864	CHI	Per unione del galattosio + glucosio si ottiene:	<ul style="list-style-type: none"> * saccarosio * lattosio * mannosio * fruttosio * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20752	Domanda 700865	CHI	Com'è classificabile il fruttosio	<ul style="list-style-type: none"> * Disaccaride * Chetopentoso * Pentoso * Aldopentoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
20753	Domanda 700866	CHI	La cellulosa è formata da:	<ul style="list-style-type: none"> * glucosio + galattosio * fruttosio + mannosio * galattosio + mannosio * fruttosio + fruttosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20754	Domanda 700867	CHI	Indicare il monosaccaride:	<ul style="list-style-type: none"> * lattosio * saccarosio * fruttosio * amilosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20755	Domanda 700868	CHI	Quando due molecole di glucosio si uniscono per formare il maltosio:	<ul style="list-style-type: none"> * viene ceduta una molecola di H₂O * viene assorbita una molecola di H₂O * viene ceduta una molecola di O₂ * viene ceduta una molecola di H₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20756	Domanda 700870	CHI	Il cellobiosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un disaccaride * un monosaccaride * si forma per idrolisi enzimatica dell'amido * presente nel latte * Nessuna delle altre risposte è corretta
20757	Domanda 700872	CHI	Glucosio + galattosio formano:	<ul style="list-style-type: none"> * fruttosio * lattosio * saccarosio * maltosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20758	Domanda 700873	CHI	Quale fra questi è un disaccaride:	<ul style="list-style-type: none"> * galattosio * glucosio * maltosio * ribosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20759	Domanda 700874	CHI	Uno zucchero a 3 atomi di carbonio è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * disaccaride * polioside * trioso * glicogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
20760	Domanda 700875	CHI	Quale di questi composti è formato solo da molecole di glucosio?	<ul style="list-style-type: none"> * Glicina * Emoglobina * Saccarosio * Cellulosa * Nessuna delle altre risposte è corretta
20761	Domanda 700876	CHI	La denominazione più esatta per uno zucchero a tre atomi di carbonio è:	<ul style="list-style-type: none"> * trioso * trisaccaride * oligosaccaride * polisaccaride * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20762	Domanda 700877	CHI	L'idrolisi di un trigliceride da:	<ul style="list-style-type: none"> * tre sali degli acidi grassi e glicerolo * tre molecole di glicerolo e una di acido grasso * tre molecole di acidi grassi e una di glicerolo * tre acidi grassi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20763	Domanda 700878	CHI	Gli acidi grassi sono acidi formati da lunghe catene di atomi di carbonio, le quali possono essere:	<ul style="list-style-type: none"> * sempre sature * sempre insature * sia sature che insature * la domanda non ha senso * Nessuna delle altre risposte è corretta
20764	Domanda 700879	CHI	per acidi grassi naturali insaturi si intende che:	<ul style="list-style-type: none"> * sono tutti acidi bicarbossilici * sono poco reattivi * contengono doppi legami semplici * contengono solo legami semplici * Nessuna delle altre risposte è corretta
20765	Domanda 700880	CHI	Il glicerolo è:	<ul style="list-style-type: none"> * alcool etilico * un acido * 1,2,3 propantriolo * un lipide * Nessuna delle altre risposte è corretta
20766	Domanda 700881	CHI	Nel glicerolo i gruppi ossidrilici sono:	<ul style="list-style-type: none"> * tutti primari * tutti secondari * tutti terziari * due primari e uno secondario * Nessuna delle altre risposte è corretta
20767	Domanda 700882	CHI	I trigliceridi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * solubili in solventi organici * alcoli trivalenti * composti solubili in acqua * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20768	Domanda 700883	CHI	I sali di sodio e di potassio degli acidi grassi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * trigliceridi * saponi * sali acidi * olii * Nessuna delle altre risposte è corretta
20769	Domanda 700884	CHI	Il sale che si forma per reazione fra idrossido di sodio (NaOH) e acido palmitico è un:	<ul style="list-style-type: none"> * estere * sapone * sale acido * un monogliceride basico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20770	Domanda 700885	CHI	Specificare quale dei seguenti acidi è insaturo:	<ul style="list-style-type: none"> * acido ossalico * acido oleico * acido stearico * acido palmitico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20771	Domanda 700886	CHI	Riscaldando del grasso con una base alcalina si ottiene:	<ul style="list-style-type: none"> * sapone e glicerolo * trigliceridi * ceramide * steroli e acidi grassi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20772	Domanda 700887	CHI	I saponi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * sali * esteri * acidi * basi forti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20773	Domanda 700889	CHI	Le pirimidine sono:	<ul style="list-style-type: none"> * nucleosidi * nucleotidi * acidi nucleici * basi azotate (Citosina - Timina - Uracile) * Nessuna delle altre risposte è corretta
20774	Domanda 700890	CHI	Le purine sono:	<ul style="list-style-type: none"> * nucleosidi * nucleotidi * acidi nucleici * basi azotate (Adenina-Guanina) * Nessuna delle altre risposte è corretta
20775	Domanda 700891	CHI	Il legame fra una base azotata e ribosio o desossiribosio da luogo a:	<ul style="list-style-type: none"> * un nucleotide * DNA o RNA * un nucleoside * un acido nucleico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20776	Domanda 700892	CHI	Un nucleotide è formato da:	<ul style="list-style-type: none"> * base azotata e un pentoso esterificato con acido fosforico * base azotata e un tetrosio esterificato con acido fosforico * base azotata e un pentoso * base azotata e un esoso esterificato con acido fosforico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20777	Domanda 700893	CHI	Indicare il nucleotide:	<ul style="list-style-type: none"> * adenosina monofosfato * acido fosfatidico * miosina * alanina * Nessuna delle altre risposte è corretta
20778	Domanda 700896	CHI	L'adenosina monofosfato (AMP) contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame amminico * un legame ad alta energia * un legame anidridico * un legame estereo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20779	Domanda 700897	CHI	In un nucleotide il legame tra acido fosforico (H_3PO_4) e lo zucchero è un legame di tipo:	<ul style="list-style-type: none"> * anidridico * ad alta energia * estereo * glicosidico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20780	Domanda 700898	CHI	Il legame tra le basi azotate complementari che formano la doppia elica del DNA è:	<ul style="list-style-type: none"> * legame anidridico * legame estereo * legame ad alta energia, la quale si libera per rottura di questo * legame a idrogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20781	Domanda 700899	CHI	L'AMP è:	<ul style="list-style-type: none"> * un nucleotide * un nucleoside * una base azotata * adenina * Nessuna delle altre risposte è corretta
20782	Domanda 700900	CHI	Gli acidi nucleici sono:	<ul style="list-style-type: none"> * polinucleosidi * polinucleotidi * nucleotidi acidi * molecole neutre * Nessuna delle altre risposte è corretta
20783	Domanda 700901	CHI	Nel DNA il monosaccaride presente è:	<ul style="list-style-type: none"> * il ribosio * il deossiribosio in quanto manca l'ossigeno del pentoso * il glucosio * il deossiglucosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20784	Domanda 700902	CHI	Negli acidi nucleici gli zuccheri contenuti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * solo il ribosio * solo ribosio e deossiribosio a seconda se si tratta di RNA o DNA * glucosio e ribosio * legati a 2 gruppi fosforici * Nessuna delle altre risposte è corretta
20785	Domanda 700903	CHI	Qual è la differenza tra i termini nucleoside e nucleotide?	<ul style="list-style-type: none"> * Non c'è differenza * Il nucleoside è un nucleotide privo del gruppo fosforico * Il nucleoside è un nucleotide privo del gruppo solforico * Il nucleotide è un nucleoside privo del gruppo fosforico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20786	Domanda 700904	CHI	La sigla DNA significa:	<ul style="list-style-type: none"> * acido denaturato * acido di nucleico * acido deossi-ribo-nucleico * Tutte le risposte precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20787	Domanda 700905	CHI	Il bario:	<ul style="list-style-type: none"> * è un gas nobile * è un gas radioattivo * il suo sale (BaSO_4 solfato di bario) è usato in diagnostica essendo opaco ai raggi X * è un macroelemento * Nessuna delle altre risposte è corretta
20788	Domanda 700906	CHI	La percentuale approssimata dell'idrogeno nella normale composizione dell'aria è:	<ul style="list-style-type: none"> * maggiore del 95% * 78% * 48% * 22% * Nessuna delle altre risposte è corretta
20789	Domanda 700907	CHI	I principali gas contenuti nell'aria sono:	<ul style="list-style-type: none"> * azoto e ossigeno * ossigeno * idrogeno e ossigeno * ossigeno e anidride carbonica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20790	Domanda 700908	CHI	Nella clorofilla è contenuto:	<ul style="list-style-type: none"> * il Cloro * il ferro * il magnesio * il fluoro * Nessuna delle altre risposte è corretta
20791	Domanda 700909	CHI	La percentuale dell'ossigeno nell'aria è:	<ul style="list-style-type: none"> * 90% * 50% * 72% * 21% * Nessuna delle altre risposte è corretta
20792	Domanda 700910	CHI	Quale è la fonte energetica della fotosintesi?	<ul style="list-style-type: none"> * L'ossigeno * L'azoto * L'anidride carbonica * L'energia solare * Nessuna delle altre risposte è corretta
20793	Domanda 700911	CHI	Indicare il polimero artificiale:	<ul style="list-style-type: none"> * gomma naturale * acido ribonucleico * DNA * cloruro di polivinile * Nessuna delle altre risposte è corretta
20794	Domanda 700912	CHI	L'urea è:	<ul style="list-style-type: none"> * sinonimo di urina * una base azotata * una diammido * un amminoacido * Nessuna delle altre risposte è corretta
20795	Domanda 700913	CHI	L'emoglobina (Hb) contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * Fe²⁺ * Mg * Hg * Cu²⁺ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20796	Domanda 700914	CHI	Qual è la funzione dell'emoglobina?	<ul style="list-style-type: none"> * Trasportare ferro * Trasportare i sali necessari al nostro corpo * Trasportare energia * Trasportare ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
20797	Domanda 700915	CHI	Quale elemento chimico è contenuto nella clorofilla?	<ul style="list-style-type: none"> * Fluoro * Bromo * Magnesio * Ferro * Nessuna delle altre risposte è corretta
20798	Domanda 700916	CHI	Nella molecola H ₂ i due atomi sono uniti da un legame:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * covalente * a ponte di idrogeno * dativo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20799	Domanda 700917	CHI	Il legame covalente è polarizzato quando:	<ul style="list-style-type: none"> * si stabilisce tra atomi eguali * richiede la compartecipazione di due coppie elettroniche * si stabilisce tra atomi con differente elettronegatività * richiede la compartecipazione di tre coppie elettroniche * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20800	Domanda 700918	CHI	Qual è la struttura spaziale di una molecola con ibridazione sp^3 ?	<ul style="list-style-type: none"> * tetraedrica * quadrata * cilindrica * lineare * Nessuna delle altre risposte è corretta
20801	Domanda 700919	CHI	Il legame a ponte di idrogeno:	<ul style="list-style-type: none"> * è un legame forte * è un legame covalente debole * esiste tra molecole di acido solfidrico * è presente nell'acqua sia allo stato liquido che a quello solido * Nessuna delle altre risposte è corretta
20802	Domanda 700920	CHI	Nella molecola HCl, i due atomi sono uniti da un legame:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * a ponte di idrogeno * covalente polarizzato * dativo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20803	Domanda 700921	CHI	Una sola delle seguenti affermazioni a proposito del legame covalente NON è corretta. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * Si instaura tra elementi con piccole differenze di elettronegatività * Può essere polarizzato o non polarizzato * Può essere semplice, doppio o triplo * Non è direzionale * Nessuna delle altre risposte è corretta
20804	Domanda 700922	CHI	Tra i seguenti legami, qual è il più lungo?	<ul style="list-style-type: none"> * il legame semplice tra due atomi di C * il legame doppio tra due atomi di C * il legame triplo tra due atomi di C * il legame doppio tra un atomo di C e uno di O * Nessuna delle altre risposte è corretta
20805	Domanda 700923	CHI	Il triplo legame è:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame tra tre atomi * un legame tra tre ioni * un legame derivante dalla compartecipazione di tre coppie di elettroni * un legame che coinvolge tre elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20806	Domanda 700924	CHI	Molecole di HCl allo stato gassoso possono legarsi tra loro mediante:	<ul style="list-style-type: none"> * forze di van der Waals * legami a ponte di idrogeno * legami covalenti * legami ionici * Nessuna delle altre risposte è corretta
20807	Domanda 700925	CHI	L'H ₂ O bolle a temperatura più alta rispetto all'H ₂ S perché:	<ul style="list-style-type: none"> * ha un peso molecolare maggiore di quello dell'H₂S * ha un peso molecolare minore di quello dell'H₂S * non contiene legami a ponte di idrogeno che invece sono presenti nell'H₂S * contiene legami a ponte di idrogeno che invece non sono presenti nell'H₂S * Nessuna delle altre risposte è corretta
20808	Domanda 700926	CHI	Una delle seguenti caratteristiche è comune allo ione ammonio e al metano:	<ul style="list-style-type: none"> * la struttura spaziale * la carica elettrica * le spiccate proprietà basiche * le spiccate proprietà acide * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20809	Domanda 700927	CHI	A temperatura costante la pressione di una determinata quantità di gas viene ridotta alla sesta parte del valore iniziale. Di conseguenza, il volume del gas:	<ul style="list-style-type: none"> * diventa sei volte più grande * diventa sei volte più piccolo * diventa trentasei volte più piccolo * diventa trentasei volte più grande * Nessuna delle altre risposte è corretta
20810	Domanda 700928	CHI	Su basi cinetiche la pressione di un gas è determinata da uno dei seguenti fattori. Scegli l'unico corretto:	<ul style="list-style-type: none"> * la massa delle particelle * il numero di urti delle particelle del gas tra loro * la somma del numero degli urti delle particelle dei gas tra loro e sulle pareti del recipiente * il numero degli urti e delle particelle del gas sulle pareti del recipiente che avvengono con una energia superiore all'energia cinetica media * Nessuna delle altre risposte è corretta
20811	Domanda 700929	CHI	Quando si riscalda un gas si verifica sempre:	<ul style="list-style-type: none"> * la massa delle particelle * un aumento di pressione * un aumento di volume * un aumento dell'energia cinetica media delle molecole * Nessuna delle altre risposte è corretta
20812	Domanda 700930	CHI	Per un gas ideale, se a temperatura costante:	<ul style="list-style-type: none"> * si raddoppia la pressione, si raddoppia anche il volume * si dimezza la pressione, il volume si quadruplica * si aumenta il volume, la pressione resta costante * si triplica il volume, la pressione diventa la terza parte * Nessuna delle altre risposte è corretta
20813	Domanda 700931	CHI	Indicare la massa in grammi di un volume di 11,2 litri di CH_4 in condizioni standard	<ul style="list-style-type: none"> * 4g * 8g * 10 g * 11 g * Nessuna delle altre risposte è corretta
20814	Domanda 700932	CHI	A parità di temperatura, l'energia cinetica posseduta dalle particelle di un gas rispetto a quelle di un liquido è:	<ul style="list-style-type: none"> * poco più bassa * pressoché uguale * poco più alta * molto più alta * Nessuna delle altre risposte è corretta
20815	Domanda 700933	CHI	Un litro di CO e un litro di CO_2 , nelle stesse condizioni di temperatura e pressione:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno la stessa massa * contengono lo stesso numero di atomi * contengono lo stesso numero di molecole * hanno la stessa densità * Nessuna delle altre risposte è corretta
20816	Domanda 700934	CHI	Quando la tensione di vapore diventa uguale alla pressione esterna, un liquido:	<ul style="list-style-type: none"> * smette di evaporare * bolle * congela * si raffredda * Nessuna delle altre risposte è corretta
20817	Domanda 700935	CHI	Il glucosio è solubile in acqua e non si scioglie in benzene. In relazione a questa caratteristica il glucosio è un solido:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * polare * non polare * idratato * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20818	Domanda 700936	CHI	L'energia cinetica media delle molecole di un gas dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla natura del gas * dalla pressione esercitata dal gas * dal volume occupato dal gas * dalla presenza di altri gas nel recipiente * Nessuna delle altre risposte è corretta
20819	Domanda 700937	CHI	L'equazione di stato dei gas è una legge limite; cioè essa vale con buona approssimazione in determinate condizioni, ma, in ogni caso, mai in modo assoluto: un gas che segue perfettamente l'equazione di stato non esiste nella realtà;	<ul style="list-style-type: none"> * Anche i gas ideali non seguono perfettamente l'equazione di stato * Un gas perfetto non esiste nella realtà * Una legge limite è valida perfettamente solo in condizioni ideali * I gas reali seguono l'equazione di stato con accettabile approssimazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20820	Domanda 700938	CHI	Un recipiente di 4 L, munito di coperchio mobile, contiene gas azoto a 20° C e alla pressione standard; se, mantenendo costante la temperatura, il volume viene portato a sedici litri innalzando il coperchio, la pressione diventa uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 16 atm * 4 atm * 1 atm * 0,25 atm * Nessuna delle altre risposte è corretta
20821	Domanda 700939	CHI	L'effusione dei gas attraverso fori sottili è regolata dalla legge di Graham, che stabilisce che la velocità di effusione (diffusione) ad una data temperatura dipende solo dalla massa molecolare (p.M.), ed è inversamente proporzionale	<ul style="list-style-type: none"> * La velocità di effusione è indipendente dalla temperatura * A parità di temperatura i gas più leggeri effondono più velocemente * La velocità di effusione è inversamente proporzionale alla radice quadrata del p.M. * Un gas di p.M. 25 u.m.a. effonde con velocità doppia rispetto ad un gas di p.M. 100 u.m.a. * Nessuna delle altre risposte è corretta
20822	Domanda 700940	CHI	Esiste una notevole analogia tra le molecole di un gas e le particelle (molecole o ioni) di un soluto in soluzione. Le molecole di un gas, come è noto, tendono ad occupare tutto lo spazio a loro disposizione; analogamente una soluzione concentrata,	<ul style="list-style-type: none"> * Una soluzione concentrata, in presenza del solvente puro, tende a diluirsi * Non tutto lo spazio di una soluzione è a disposizione degli ioni * Una soluzione concentrata non può essere considerata omogenea * Le particelle in soluzione sono in genere gassose * Nessuna delle altre risposte è corretta
20823	Domanda 700941	CHI	Gli urti, che nei gas ideali vengono supposti come perfettamente elastici, determinano un continuo trasferimento di energia cinetica da una molecola all'altra; ne consegue che, in un determinato istante, le molecole non posseggono tutte lo stesso valore d	<ul style="list-style-type: none"> * Il valore dell'energia cinetica media dipende dal numero delle molecole del sistema * In una popolazione reale l'energia cinetica varia da molecola a molecola * Nei gas avvengono continuamente urti tra le molecole * Se la temperatura assoluta si raddoppia, si raddoppia anche il valore di E_m * Nessuna delle altre risposte è corretta
20824	Domanda 700942	CHI	Il vetro è una miscela di silicati, la cui caratteristica principale è quella di non possedere una struttura cristallina; per questo motivo il vetro non può essere considerato come una sostanza solida, in quanto manca di una delle car	<ul style="list-style-type: none"> * Tutti i solidi presentano struttura cristallina * Tutti i solidi presentano determinate e caratteristiche temperature in cui passano dallo stato solido a quello liquido * Il vetro non presenta una netta temperatura di fusione * La viscosità del vetro, assai elevata a temperatura ordinaria, diminuisce se il vetro viene riscaldato * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20825	Domanda 700943	CHI	Tutte le sostanze gassose, se la pressione non è molto elevata (inferiore comunque a 5 atmosfere), e se la temperatura assoluta è superiore a 200°K, seguono con buona approssimazione la legge secondo cui il volume varia in misura inversa	<ul style="list-style-type: none"> * Alle condizioni TPS (0 °C e 1 atm) la legge di Boyle-Mariotte è verificata generalmente con buona approssimazione * Riportando PV in funzione di P si dovrebbe teoricamente ottenere una retta verticale * La legge di Boyle-Mariotte è verificata tanto meglio quanto più alta è la pressione * La legge di Boyle-Mariotte è verificata tanto meglio quanto più bassa è la temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
20826	Domanda 700944	CHI	A 0° C, e alla pressione di 1 atmosfera, due moli di gas N ₂ :	<ul style="list-style-type: none"> * contengono 760 x 22414 molecole * occupano un volume di poco più di 20 litri * occupano un volume maggiore rispetto a quello di due moli di gas H₂ * contengono 22414 molecole * Nessuna delle altre risposte è corretta
20827	Domanda 700945	CHI	La fotosintesi è un complesso di reazioni chimiche in seguito alle quali si realizza la trasformazione di:	<ul style="list-style-type: none"> * CO₂ e H₂O in lipidi e ossigeno * CO e H₂O in carboidrati e ossigeno * CO e H₂O in lipidi e ossigeno * CO₂ e H₂O in carboidrati e ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
20828	Domanda 700946	CHI	Quale delle seguenti sostanze NON è una proteina?	<ul style="list-style-type: none"> * Colesterolo * Fibrinogeno * Lisozima * Mioglobina * Nessuna delle altre risposte è corretta
20829	Domanda 700947	CHI	Quale processo biochimico è indicato nella seguente equazione: $6\text{CO}_2 + 12\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6\text{O}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$	<ul style="list-style-type: none"> * fermentazione * lattazione * fotosintesi * glicogenosintesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20830	Domanda 700948	CHI	Un amminoacido essenziale è:	<ul style="list-style-type: none"> * un amminoacido che è codificato da una sola tripletta * un amminoacido che le nostre cellule non sanno sintetizzare * un amminoacido che è presente solo nella proteina di origine vegetale * un amminoacido che fa parte del sito attivo di un enzima * Nessuna delle altre risposte è corretta
20831	Domanda 700949	CHI	La determinazione della prolina nelle urine viene fatta utilizzando il metodo A, oppure il metodo B oppure il metodo C. Data la loro bassa sensibilità è possibile avere dei risultati falsi negativi (si ritiene cioè erroneamente che no	<ul style="list-style-type: none"> * Un solo metodo porta in media ad almeno un falso risultato su cinque * Il metodo C è il peggiore dei tre * Qualunque combinazione di due metodi è migliore di qualunque metodo singolo * Anche usando la combinazione di tre metodi, almeno il 10% dei risultati è sbagliato * Nessuna delle altre risposte è corretta
20832	Domanda 700950	CHI	Che cos'è l'RNA?	<ul style="list-style-type: none"> * Acido grasso * Acido desossiribonucleico * Acido ribonucleico * Acido lattico * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20833	Domanda 700951	CHI	Quale dei seguenti composti contiene soltanto glucosio?	<ul style="list-style-type: none"> * Amido * Saccarosio * DNA * Proteina * Nessuna delle altre risposte è corretta
20834	Domanda 700952	CHI	Gli acidi ribonucleici sono costituiti da:	<ul style="list-style-type: none"> * basi azotate - acido solforico - ribosio * amminoacidi - acido fosforico - desossiribosio * basi azotate - acido fosforico - ribosio * basi azotate - acido fosforico - desossiribosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20835	Domanda 700953	CHI	Nella cellula l'ATP ha funzione di:	<ul style="list-style-type: none"> * riserva di energia chimica * attivatore-trasportatore di proteine * attivatore di qualsiasi tipo di enzima * riserva di fosfati organici ed inorganici * Nessuna delle altre risposte è corretta
20836	Domanda 700954	CHI	L'isotopo stronzio-90 è pericoloso perché:	<ul style="list-style-type: none"> * si accumula nelle ossa essendo affine al calcio * si accumula nella tiroide essendo affine allo iodio * si accumula nelle ossa essendo affine al potassio * rimane nel cibo irradiato * Nessuna delle altre risposte è corretta
20837	Domanda 700955	CHI	La struttura primaria di una proteina, formata da una o più catene polipeptidiche, è definita da:	<ul style="list-style-type: none"> * la disposizione assunta dalle catene polipeptidiche quando sono denaturate * il ripiegamento ad alfa-elica presente in alcuni tratti delle catene polipeptidiche * la forma assunta dalla proteina per la presenza di ponti disolfuro * l'ordine di successione degli amminoacidi nelle catene polipeptidiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
20838	Domanda 700956	CHI	Quale di questi composti è un costituente dell'RNA?	<ul style="list-style-type: none"> * Glucosio * Ribosio * Acetone * Fruttosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20839	Domanda 700957	CHI	Gli enzimi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * proteine con attività catalitica * macromolecole biologiche legate alla divisione cellulare * molecole informative * attivatori della sintesi proteica * Nessuna delle altre risposte è corretta
20840	Domanda 700958	CHI	Gli acidi nucleici sono composti da unità che sono:	<ul style="list-style-type: none"> * basi azotate * nucleosidi * nucleotidi * adenine * Nessuna delle altre risposte è corretta
20841	Domanda 700959	CHI	Quali legami chimici determinano la struttura primaria di una proteina:	<ul style="list-style-type: none"> * legami idrogeno * legami covalenti * interazioni idrofobiche * forze di Van der Waals * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20842	Domanda 700960	CHI	Indicare quale di questi composti contiene ferro:	<ul style="list-style-type: none"> * trigliceride * mioglobina * clorofilla * carotene * Nessuna delle altre risposte è corretta
20843	Domanda 700961	CHI	Il DNA è costituito da polimeri di	<ul style="list-style-type: none"> * nucleotidi * basi puriniche e fosfato * glucosaminoglicani * basi pirimidiniche e amminoacidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20844	Domanda 700962	CHI	La struttura secondaria del DNA è determinata da legami	<ul style="list-style-type: none"> * covalenti * idrogeno * disolfuro * di Van der Waals * Nessuna delle altre risposte è corretta
20845	Domanda 700963	CHI	La struttura secondaria del DNA è determinata da legami che si stabiliscono fra le coppie	<ul style="list-style-type: none"> * T,A e C,G * T,U e C,G * U,A e T,A * G,A e T,U * Nessuna delle altre risposte è corretta
20846	Domanda 700964	CHI	il DNA è presente prevalentemente	<ul style="list-style-type: none"> * nel nucleo * nel cervello * nell'eritrocita * nei mitocondri * Nessuna delle altre risposte è corretta
20847	Domanda 700965	CHI	La struttura del DNA è stata chiarita mediante	<ul style="list-style-type: none"> * spettrometria di massa * spettrometria all'infrarosso * risonanza magnetico-nucleare * cristallografia a raggi X * Nessuna delle altre risposte è corretta
20848	Domanda 700966	CHI	Quale delle seguenti sostanze è più energetica per un grammo di peso?	<ul style="list-style-type: none"> * Proteina * Lipide * Zucchero * Acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
20849	Domanda 700967	CHI	Gli enzimi catalizzano le reazioni chimiche. Questo significa che:	<ul style="list-style-type: none"> * le accelerano aumentando la probabilità di collisione tra i reagenti * forniscono energia ai reagenti * sottraggono energia ai reagenti * le rendono energeticamente possibili * Nessuna delle altre risposte è corretta
20850	Domanda 700968	CHI	Quale dei seguenti termini NON si riferisce alla medesima classe di composti?	<ul style="list-style-type: none"> * Idrati di carbonio * Carboidrati * Zuccheri * Glicidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20851	Domanda 700969	CHI	Le proteine sono polimeri costituiti:	<ul style="list-style-type: none"> * dall'unione di più molecole di acidi grassi * da unità monosaccaridiche unite da legami glicosidici * da amminoacidi legati tra loro da legami peptidici * dall'unione di più molecole di acidi bicarbossilici * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20852	Domanda 700970	CHI	Quale dei seguenti composti è un costituente del DNA?	<ul style="list-style-type: none"> * Glucosio * Acetone * Fruttosio * Desossiribosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20853	Domanda 700971	CHI	Il DNA è un polimero costituito da:	<ul style="list-style-type: none"> * acidi grassi * nucleotidi * glucosio * amminoacidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20854	Domanda 700972	CHI	Il colesterolo è:	<ul style="list-style-type: none"> * uno zucchero * uno steroide * una proteina vegetale * una tossina animale * Nessuna delle altre risposte è corretta
20855	Domanda 700973	CHI	Sono portatori di informazioni genetiche:	<ul style="list-style-type: none"> * le proteine * il DNA * i lipidi * il glicogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
20856	Domanda 700974	CHI	Quale, tra i seguenti composti, NON è un costituente di un generico acido nucleico?	<ul style="list-style-type: none"> * Timina * Adenina * Guanina * Serina * Nessuna delle altre risposte è corretta
20857	Domanda 700975	CHI	Le proteine sono delle macromolecole costituite da:	<ul style="list-style-type: none"> * amminoacidi * nucleotidi * acidi grassi * idrocarburi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20858	Domanda 700976	CHI	Nelle proteine, la struttura primaria è definita:	<ul style="list-style-type: none"> * dai legami a idrogeno * dalla composizione in amminoacidi * dalla sequenza degli amminoacidi * dalla formazione di una alfa elica * Nessuna delle altre risposte è corretta
20859	Domanda 700977	CHI	Il legame peptidico è presente:	<ul style="list-style-type: none"> * negli acidi nucleici * nelle proteine * nei polisaccaridi * nei carboidrati * Nessuna delle altre risposte è corretta
20860	Domanda 700978	CHI	L'emoglobina:	<ul style="list-style-type: none"> * trasporta elettroni * trasporta ossigeno * catalizza la degradazione dell'amido * fornisce energia ai tessuti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20861	Domanda 700979	CHI	I glicidi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * zuccheri complessi * polimeri di amminoacidi * prodotti di idrolisi dei grassi * esteri della glicerina con acidi grassi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20862	Domanda 700980	CHI	La più abbondante proteina fibrosa dell'organismo umano è localizzata	<ul style="list-style-type: none"> * nei capelli * nel fegato * nel tessuto epiteliale * nel tessuto connettivo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20863	Domanda 700981	CHI	La più abbondante proteina fibrosa dell'organismo umano forma fibrille lunghe in media	<ul style="list-style-type: none"> * 3000 Å * 300 Å * 10 mm * 1 mm * Nessuna delle altre risposte è corretta
20864	Domanda 700982	CHI	La più abbondante proteina fibrosa dell'organismo umano è costituita da	<ul style="list-style-type: none"> * una tripla elica * una doppia elica * una beta-struttura * una alfa-elica * Nessuna delle altre risposte è corretta
20865	Domanda 700983	CHI	La più abbondante proteina fibrosa dell'organismo umano è:	<ul style="list-style-type: none"> * il fibrinogeno * la fibronectina * il collagene * la beta-cheratina * Nessuna delle altre risposte è corretta
20866	Domanda 700984	CHI	La più abbondante proteina fibrosa dell'organismo umano può legare sali di	<ul style="list-style-type: none"> * calcio/magnesio * calcio * calcio/fosfato * ferro/fosfato * Nessuna delle altre risposte è corretta
20867	Domanda 700985	CHI	Le proteine derivano:	<ul style="list-style-type: none"> * dall'idrolisi dei grassi * dalla condensazione di zuccheri * dall'idrolisi di amminoacidi * dalla condensazione di amminoacidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20868	Domanda 700986	CHI	Quale delle seguenti macromolecole è un omopolimero (costituito cioè da monomeri identici)?	<ul style="list-style-type: none"> * Glicogeno * DNA * Emoglobina * RNA * Nessuna delle altre risposte è corretta
20869	Domanda 700987	CHI	Il valore calorico dei seguenti componenti alimentari è (Kcal/grammo): carboidrati 4; grassi 9; proteine 4. Un campione di formaggio contiene 19,5 g di proteine, 0,5 di grassi e 2,0 g di carboidrati. Il valore calorico totale del campione ammonta a	<ul style="list-style-type: none"> * 4,5 * 78,0 * 90,5 * 94,6 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20870	Domanda 700988	CHI	Le basi azotate presenti nell'acido ribonucleico sono:	<ul style="list-style-type: none"> * adenina - timina - uracile - citosina * adenina - guanina - timina - citosina * adenina - guanina - pirimidina - citosina * adenina - guanina - uracile - citosina * Nessuna delle altre risposte è corretta
20871	Domanda 700989	CHI	I legami che definiscono la struttura primaria delle proteine sono:	<ul style="list-style-type: none"> * adipici * peptidici * idrogeno * ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20872	Domanda 700990	CHI	Il DNA e l'RNA sono:	<ul style="list-style-type: none"> * proteine * acidi nucleici * enzimi * polisaccaridi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20873	Domanda 700991	CHI	In quale dei seguenti composti è contenuto ferro?	<ul style="list-style-type: none"> * Trigliceride * Mioglobina * Clorofilla * Carotene * Nessuna delle altre risposte è corretta
20874	Domanda 700992	CHI	La più diffusa metallo-proteina dell'organismo umano contiene	<ul style="list-style-type: none"> * ferro * zinco * rame * ferro-solfo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20875	Domanda 700993	CHI	La più diffusa metallo-proteina dell'organismo umano è localizzata	<ul style="list-style-type: none"> * nel plasma * nel fegato * negli eritrociti * nel cervello * Nessuna delle altre risposte è corretta
20876	Domanda 700994	CHI	La più diffusa metallo-proteina dell'organismo umano è presente sotto forma	<ul style="list-style-type: none"> * monomerica * dimerica * trimERICA * cristallina * Nessuna delle altre risposte è corretta
20877	Domanda 700995	CHI	La più diffusa metallo-proteina dell'organismo umano serve al trasporto di	<ul style="list-style-type: none"> * ferro * zinco * azoto * ossigeno e anidride carbonica * Nessuna delle altre risposte è corretta
20878	Domanda 700996	CHI	La più diffusa metallo-proteina dell'organismo umano è denominata	<ul style="list-style-type: none"> * mioglobina * ferritina * transferrina * emoglobina * Nessuna delle altre risposte è corretta
20879	Domanda 700997	CHI	L'emoglobina sta al Fe come la clorofilla sta al:	<ul style="list-style-type: none"> * Zn * Mg * Mn * Al * Nessuna delle altre risposte è corretta
20880	Domanda 700998	CHI	I grassi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * oligosaccaridi * polipeptidi * acidi carbossilici * acilgliceroli * Nessuna delle altre risposte è corretta
20881	Domanda 700999	CHI	Il valore calorico dei seguenti componenti, espresso in Kcal/100 mg, è: componente Kcal/100 mg; Glicidi 0,4; Proteine 0,4; Lipidi 0,9. Un campione del formaggio A contiene 14,50 g di proteine, 11,12 g di lipidi e 5,50 g di glicidi. Il numero totale	<ul style="list-style-type: none"> * 180 * 195 * 175 * 190 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20882	Domanda 701000	CHI	La cellulosa è costituita da:	<ul style="list-style-type: none"> * amminoacidi * carboidrati * grassi * frammenti cellulari * Nessuna delle altre risposte è corretta
20883	Domanda 701001	CHI	L'urea è un composto azotato. Pertanto non può derivare dal metabolismo di:	<ul style="list-style-type: none"> * peptidi * polipeptidi * polisaccaridi * glicoproteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
20884	Domanda 701002	CHI	L'acido cianidrico è un veleno perché:	<ul style="list-style-type: none"> * libera acido cloridrico dai cloruri * si sostituisce allo ione calcio * scinde le catene proteiche * forma la cianoemoglobina * Nessuna delle altre risposte è corretta
20885	Domanda 701003	CHI	L'insulina è un:	<ul style="list-style-type: none"> * ormone steroideo * enzima * ormone proteico * antibiotico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20886	Domanda 701004	CHI	L'albumina è:	<ul style="list-style-type: none"> * un trigliceride * una ammina * una proteina * un amminoacido * Nessuna delle altre risposte è corretta
20887	Domanda 701005	CHI	La struttura quaternaria di una proteina è generata:	<ul style="list-style-type: none"> * dall'ordine di sequenza degli amminoacidi * dai legami idrogeno fra legami peptidici * da legami disolfuro * dalle interazioni non covalenti fra più subunità * Nessuna delle altre risposte è corretta
20888	Domanda 701006	CHI	L'insulina è:	<ul style="list-style-type: none"> * un ormone steroideo * un composto a carattere vitaminico * un ormone proteico * un alcool trivalente * Nessuna delle altre risposte è corretta
20889	Domanda 701007	CHI	Quale dei seguenti anelli eterociclici è sempre presente nella struttura degli acidi nucleici?	<ul style="list-style-type: none"> * Tiofene * Piridina * Pirimidina * Pirrolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20890	Domanda 701008	CHI	I comuni lipidi sono costituiti da mescolanze di:	<ul style="list-style-type: none"> * glicidi * glicerine * gliceridi * acidi grassi superiori * Nessuna delle altre risposte è corretta
20891	Domanda 701009	CHI	Il glucosio è solubile in acqua e non si scioglie in benzene. In relazione a questa caratteristica il glucosio è:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * polare * non polare * idratato * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20892	Domanda 701010	CHI	Il comportamento di un gas reale può essere considerato assai simile a quello di un gas ideale:	<ul style="list-style-type: none"> * a bassa pressione e a bassa temperatura * a elevata pressione ed elevata temperatura * se il numero di molecole è assai alto * a elevata pressione e a bassa temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
20893	Domanda 701011	CHI	La costante di velocità di una reazione dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla concentrazione dei reagenti * dalla pressione * dalla temperatura * da nessuna di queste variabili * Nessuna delle altre risposte è corretta
20894	Domanda 701012	CHI	Ciro ha mangiato un'arancia. Sapendo che gli acidi presenti nell'arancia sono deboli, e che l'acido cloridrico contenuto nel succo gastrico è forte, il pH (normalmente tra 2 e 3) nel succo gastrico di Ciro, dopo aver mangiato l'arancia, verosimilmente	<ul style="list-style-type: none"> * non si modifica * diventa maggiore di 7 * si abbassa un po' * diventa minore di 1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20895	Domanda 701013	CHI	I gas:	<ul style="list-style-type: none"> * non hanno volume proprio e hanno forma propria * hanno forma e volume propri * non hanno forma e volume propri * non hanno forma propria e hanno volume proprio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20896	Domanda 701014	CHI	Un ossidante è una sostanza contenente almeno un atomo che nella reazione considerata:	<ul style="list-style-type: none"> * perde nuclei * perde elettroni * acquista elettroni * acquista nuclei * Nessuna delle altre risposte è corretta
20897	Domanda 701015	CHI	L'entropia è la funzione di stato correlata:	<ul style="list-style-type: none"> * alla temperatura del sistema * al calore del sistema * all'energia interna del sistema * all'entalpia del sistema * Nessuna delle altre risposte è corretta
20898	Domanda 701016	CHI	La densità di un liquido è 1,41 g/mL. Ciò significa che:	<ul style="list-style-type: none"> * 20 mL pesano 28,2 g * 1 mL pesa 1,41 kg * 1 L pesa 1,4 g * 10 mL pesano 141 mg * Nessuna delle altre risposte è corretta
20899	Domanda 701017	CHI	Se una sostanza X si scioglie in esano e non in acqua, la molecola di X è:	<ul style="list-style-type: none"> * polare * ionica * idratata * non polare * Nessuna delle altre risposte è corretta
20900	Domanda 701018	CHI	Quale di questi composti rende acida una soluzione acquosa?	<ul style="list-style-type: none"> * CO₂ * CH₄ * KBr * NaOH * Nessuna delle altre risposte è corretta
20901	Domanda 701019	CHI	Quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA? Il riducente, in una qualunque reazione di ossido-riduzione:	<ul style="list-style-type: none"> * assume sempre protoni * assume sempre ossigeno * cede sempre ossigeno * assume sempre idrogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20902	Domanda 701020	CHI	Un atomo che contiene 19 protoni, 20 neutroni e 19 elettroni ha come numero di massa:	<ul style="list-style-type: none"> * 19 * 20 * 39 * 58 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20903	Domanda 701021	CHI	Quale massa ha un atomo formato da 13 protoni, 14 neutroni, 10 elettroni?	<ul style="list-style-type: none"> * Circa 13 u.m.a. * Circa 27 u.m.a. * Circa 37 u.m.a. * Circa 23 u.m.a. * Nessuna delle altre risposte è corretta
20904	Domanda 701023	CHI	Quale carica ha un sistema formato da 7 protoni, 7 neutroni e 6 elettroni?	<ul style="list-style-type: none"> * - 6 * - 1 * 0 * + 1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20905	Domanda 701024	CHI	La reazione di neutralizzazione avviene tra:	<ul style="list-style-type: none"> * due acidi * un acido ed un alcool * una base ed un acido * un acido ed una ammina * Nessuna delle altre risposte è corretta
20906	Domanda 701025	CHI	Il legame di Van der Waals è:	<ul style="list-style-type: none"> * molto forte * forte * ionico * covalente * Nessuna delle altre risposte è corretta
20907	Domanda 701026	CHI	Aumentando la pressione esterna su di un liquido, il punto di ebollizione:	<ul style="list-style-type: none"> * dipende dalla quantità di liquido * si abbassa * si innalza * non cambia * Nessuna delle altre risposte è corretta
20908	Domanda 701027	CHI	La differenza tra un elemento e quello che lo precede nello stesso periodo della tavola periodica è di avere sempre:	<ul style="list-style-type: none"> * un protone e un elettrone in più * un neutrone ed un elettrone in più * un neutrone in più * una coppia di elettroni in più * Nessuna delle altre risposte è corretta
20909	Domanda 701028	CHI	Gli elettroliti sono sostanze:	<ul style="list-style-type: none"> * che in acqua si scompongono in ioni * insolubili in acqua * solubili nei grassi * che in acqua non si dissociano * Nessuna delle altre risposte è corretta
20910	Domanda 701029	CHI	Indicare in quale delle seguenti sostanze il legame è dovuto principalmente a forze elettrostatiche:	<ul style="list-style-type: none"> * sodio * cloruro di sodio * acido cloridrico * diamante * Nessuna delle altre risposte è corretta
20911	Domanda 701030	CHI	L'uso di catalizzatori:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta la velocità delle reazioni * rende possibili reazioni che altrimenti non potrebbero avvenire mai * aumenta il rendimento di una reazione * fa aumentare l'energia di attivazione della reazione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20912	Domanda 701031	CHI	Quale dei seguenti elementi diventa un singolo protone dopo la perdita di un elettrone?	<ul style="list-style-type: none"> * Deuterio * Idrogeno * Tritio * Argon * Nessuna delle altre risposte è corretta
20913	Domanda 701032	CHI	La temperatura di ebollizione dell'acqua a 3000 metri di altitudine rispetto a quella del livello del mare:	<ul style="list-style-type: none"> * è minore * è il doppio * è la metà * resta invariata * Nessuna delle altre risposte è corretta
20914	Domanda 701033	CHI	I cristalli di iodio costituiscono un esempio classico di solido:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * molecolare * covalente * metallico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20915	Domanda 701034	CHI	Il legame ionico è:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame covalente eteropolare * un legame di natura elettrostatica * un debole legame di interazione elettrostatica tra molecole di solvente e soluto * un legame tra due atomi uguali * Nessuna delle altre risposte è corretta
20916	Domanda 701035	CHI	Se il tritio perde un neutrone diviene:	<ul style="list-style-type: none"> * idrogeno * uranio * elio * litio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20917	Domanda 701036	CHI	Come viene rappresentata la molarità:	<ul style="list-style-type: none"> * N * Mo * m * Nessuna delle altre risposte è corretta
20918	Domanda 701037	CHI	Un acido reagisce con una base per formare acqua e un sale. Questo processo è chiamato:	<ul style="list-style-type: none"> * neutralizzazione * esterificazione * idrolisi * combustione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20919	Domanda 701038	CHI	Il valore che esprime il numero di moli di soluto in 1 kg di solvente puro rappresenta la:	<ul style="list-style-type: none"> * normalità * molarità * molalità * frazione molare * Nessuna delle altre risposte è corretta
20920	Domanda 701039	CHI	Una soluzione che presenta pH = 7.4 (il pH normale del sangue) si deve definire:	<ul style="list-style-type: none"> * debolmente basica * fortemente acida * debolmente acida * neutra * Nessuna delle altre risposte è corretta
20921	Domanda 701040	CHI	La pressione atmosferica:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta con l'aumentare dell'altitudine * diminuisce con l'aumentare dell'altitudine * non varia con il variare dell'altitudine * aumenta di 100 torr per ogni 1000 metri di incremento di altitudine * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20922	Domanda 701041	CHI	Un atomo che ha perso un elettrone è definito:	<ul style="list-style-type: none"> * nuclide radioattivo * anione * anfoione * catione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20923	Domanda 701042	CHI	Il numero di moli di un soluto per litro di soluzione esprime:	<ul style="list-style-type: none"> * la molalità * la frazione molare * la molarità * la normalità * Nessuna delle altre risposte è corretta
20924	Domanda 701043	CHI	Per ottenere un metallo allo stato di elemento da un minerale che lo contiene sotto forma di ossido, quale tra le seguenti trasformazioni chimiche si deve effettuare?	<ul style="list-style-type: none"> * Ossidazione * Neutralizzazione * Acidificazione * Riduzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20925	Domanda 701044	CHI	Le proprietà chimiche di un atomo sono determinate dal suo:	<ul style="list-style-type: none"> * numero di massa * peso atomico * numero atomico * numero di neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20926	Domanda 701045	CHI	Quali di questi composti ha proprietà ossidanti?	<ul style="list-style-type: none"> * H₂O₂ * H₂ * NaCl * HCl * Nessuna delle altre risposte è corretta
20927	Domanda 701046	CHI	A quale pH si ha la maggior concentrazione in idrogenioni?	<ul style="list-style-type: none"> * 5 * 6,5 * 7 * 8 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20928	Domanda 701047	CHI	Il passaggio diretto dallo stato solido allo stato di vapore è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * solidificazione * vaporizzazione * sublimazione * brinazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20929	Domanda 701048	CHI	Una reazione si definisce endotermica quando:	<ul style="list-style-type: none"> * avviene con assorbimento di calore * avviene con sviluppo di calore * si trova all'equilibrio * presenta una velocità di reazione elevata * Nessuna delle altre risposte è corretta
20930	Domanda 701049	CHI	Il rapporto fra una mole ed una micromole è:	<ul style="list-style-type: none"> * 1:1 * 10:1 * 1:1000 * 1:1000000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20931	Domanda 701050	CHI	La massa dell'atomo è concentrata:	<ul style="list-style-type: none"> * solo nei protoni * prevalentemente nel nucleo * solo nei neutroni * prevalentemente negli elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20932	Domanda 701051	CHI	Una reazione di ossido-riduzione è caratterizzata dal fatto che:	<ul style="list-style-type: none"> * un prodotto viene frazionato in più parti * uno o più elementi di una sostanza si trasformano in altri elementi a più basso peso atomico * uno o più elementi modificano il loro stato di ossidazione * un elemento aumenta il proprio numero di ossidazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20933	Domanda 701052	CHI	L'affinità elettronica è:	<ul style="list-style-type: none"> * la tendenza ad attrarre gli elettroni di legame * l'energia spesa nella formazione del legame * la carica negativa dell'elettrone * una misura della tendenza di un atomo a trasformarsi in catione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20934	Domanda 701053	CHI	Gli elementi con configurazione elettronica esterna s^2p^6 sono:	<ul style="list-style-type: none"> * metalli alcalini * alogeni * metalli alcalino ferrosi * gas nobili * Nessuna delle altre risposte è corretta
20935	Domanda 701054	CHI	In quale dei seguenti composti allo stato liquido sono presenti legami idrogeno:	<ul style="list-style-type: none"> * Esano C_6H_{14} * Etilene $CH_2 = CH_2$ * Acido fluoridrico HF * NaH * Nessuna delle altre risposte è corretta
20936	Domanda 701055	CHI	Il numero di massa di un atomo può essere definito come:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero di atomi contenuti in una molecola * il numero di elettroni contenuti in un atomo * il numero di neutroni contenuti in un atomo * la somma del numero di protoni e di neutroni contenuti in un atomo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20937	Domanda 701056	CHI	Gli orbitali atomici sono:	<ul style="list-style-type: none"> * orbite in cui si muovono i neutroni * zone di spazio attorno al nucleo entro cui è probabile trovare uno o due elettroni * zone spaziali occupate dal nucleo * traiettorie percorse dagli atomi nel loro moto * Nessuna delle altre risposte è corretta
20938	Domanda 701057	CHI	Un valore negativo della variazione di energia libera indica che una reazione è:	<ul style="list-style-type: none"> * endotermica * reversibile * molto veloce * spontanea * Nessuna delle altre risposte è corretta
20939	Domanda 701058	CHI	Il volume di 22,4 litri è quello occupato da:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 mole di azoto liquido * 1 kg di acqua allo stato di vapore * 1 mole di qualunque gas alle condizioni standard * 1 equivalente di una soluzione molare * Nessuna delle altre risposte è corretta
20940	Domanda 701059	CHI	Quale dei seguenti sistemi non è eterogeneo?	<ul style="list-style-type: none"> * Schiuma * Sospensione * Fumo * Emulsione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20941	Domanda 701060	CHI	Rispetto all'acqua pura, una soluzione di NaCl:	<ul style="list-style-type: none"> * è più acida * è meno acida * ha la stessa acidità * è meno basica * Nessuna delle altre risposte è corretta * è più basica o più acida a seconda della concentrazione
20942	Domanda 701061	CHI	A quale pH si ha una maggiore concentrazione di ioni H ⁺ ?	<ul style="list-style-type: none"> * 5 * 4 * 8 * 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20943	Domanda 701062	CHI	Il legame è ionico nel composto di formula:	<ul style="list-style-type: none"> * CH₃COOH * KCl * CO₂ * NH₃ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20944	Domanda 701063	CHI	Il legame covalente è dovuto alla compartecipazione di:	<ul style="list-style-type: none"> * almeno due elettroni fra due atomi * almeno due protoni fra due atomi * elettroni e protoni fra due atomi * un solo protone fra due atomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20945	Domanda 701064	CHI	Le percentuali di azoto e ossigeno nell'aria sono rispettivamente circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 70 e 30 * 60 e 40 * 80 e 20 * 40 e 60 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20946	Domanda 701065	CHI	Se in una reazione chimica un elemento subisce una riduzione, significa che il suo numero di ossidazione è diventato:	<ul style="list-style-type: none"> * uguale a zero * più positivo o meno negativo * il doppio di come era prima * più negativo o meno positivo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20947	Domanda 701066	CHI	I sali sono composti che si formano dalla reazione di:	<ul style="list-style-type: none"> * un ossidante e un riducente * un ossido ed un metallo * un non-metallo con ossigeno * un acido e una base * Nessuna delle altre risposte è corretta
20948	Domanda 701067	CHI	A quale pH si ha una maggiore concentrazione di ioni OH ⁻ :	<ul style="list-style-type: none"> * 8 * 4 * 7 * 5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20949	Domanda 701068	CHI	Una reazione di ossidazione è sempre caratterizzata da:	<ul style="list-style-type: none"> * un acquisto di elettroni * una perdita di elettroni * né acquisto né perdita di elettroni * una diminuzione del numero di ossidazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20950	Domanda 701069	CHI	L'equazione di stato dei gas ideali è:	<ul style="list-style-type: none"> * PV = R/T * PV = nRT * PT = nV * P/V = K * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20951	Domanda 701070	CHI	Nel sistema periodico degli elementi gli atomi Li, Na, K appartengono al primo gruppo (1a) e quindi tutti:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno un elettrone nell'orbitale s più esterno * hanno un elettrone nell'orbitale p più esterno * possono dare uno ione con una carica negativa * possono dare un legame covalente * Nessuna delle altre risposte è corretta
20952	Domanda 701071	CHI	L'energia cinetica media di un gas dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla pressione * dal volume del gas * dalla temperatura * dal numero di molecole * Nessuna delle altre risposte è corretta
20953	Domanda 701072	CHI	In una soluzione di glucosio in acqua, la frazione molare del glucosio è 0,04. Pertanto, la frazione molare dell'acqua è:	<ul style="list-style-type: none"> * 1,96 * 1,04 * 0,90 * 0,96 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20954	Domanda 701073	CHI	Individuare, tra le seguenti sostanze, l'acido forte:	<ul style="list-style-type: none"> * acido acetico * acido carbonico * acido oleico * idrossido di sodio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20955	Domanda 701074	CHI	Che cosa caratterizza nel sistema periodico tutti gli elementi di uno stesso gruppo?	<ul style="list-style-type: none"> * Hanno identiche proprietà chimiche * Hanno lo stesso peso atomico * Hanno lo stesso numero atomico * Hanno lo stesso numero di elettroni di valenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
20956	Domanda 701075	CHI	La soluzione in cui prevale la concentrazione degli ioni idronio H_3O^+ rispetto agli ioni OH^- ha:	<ul style="list-style-type: none"> * $pH < 7$ * $pH = 5$ * $pH > 7$ * $pH = 7$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20957	Domanda 701076	CHI	Qual è la struttura spaziale di una ibridazione sp^3 ?	<ul style="list-style-type: none"> * Tetraedrica * Quadrata * Cubica * Cilindrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
20958	Domanda 701077	CHI	Una soluzione che ha $pH = 8$ viene definita:	<ul style="list-style-type: none"> * fortemente acida * neutra * debolmente basica * molto basica * Nessuna delle altre risposte è corretta
20959	Domanda 701078	CHI	Nella tavola periodica degli elementi il numero atomico lungo un periodo:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce progressivamente * aumenta progressivamente * resta invariato * varia in modo casuale * Nessuna delle altre risposte è corretta
20960	Domanda 701079	CHI	La reazione $Fe^{3+} + 1e^- \rightarrow Fe^{2+}$ è una:	<ul style="list-style-type: none"> * ossidazione * riduzione * deidrogenazione * condensazione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20961	Domanda 701080	CHI	In una soluzione che ha pH = 7, la concentrazione di ioni OH ⁻ è:	<ul style="list-style-type: none"> * 10⁻⁷ * 10⁻¹⁴ * 7 * 14 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20962	Domanda 701081	CHI	Un catalizzatore è una sostanza che ha sempre l'effetto di:	<ul style="list-style-type: none"> * aumentare la velocità di una reazione * rallentare la velocità di una reazione * far avvenire una reazione non spontanea * aumentare il rendimento di una reazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20963	Domanda 701082	CHI	Nell'acqua, solvente polare, si scioglie meglio:	<ul style="list-style-type: none"> * NaCl * l'etere * la benzina * un grasso * Nessuna delle altre risposte è corretta
20964	Domanda 701083	CHI	In una reazione chimica reversibile la velocità della reazione da sinistra a destra è uguale a quella da destra a sinistra quando:	<ul style="list-style-type: none"> * la reazione è all'equilibrio * la concentrazione dei reagenti è uguale a quella dei prodotti * la reazione è esotermica verso destra * temperatura e pressione sono quelle standard * Nessuna delle altre risposte è corretta
20965	Domanda 701084	CHI	Quale dei seguenti elementi è un gas nobile?	<ul style="list-style-type: none"> * F * Cl * H * Br * Nessuna delle altre risposte è corretta
20966	Domanda 701086	CHI	Un legame covalente polare si può formare fra:	<ul style="list-style-type: none"> * due elementi di diversa elettronegatività * due ioni di segno opposto * una coppia eschimese * due atomi uguali * Nessuna delle altre risposte è corretta
20967	Domanda 701087	CHI	Il peso molecolare è:	<ul style="list-style-type: none"> * la somma dei pesi atomici di tutti gli atomi costituenti una molecola * la semisomma dei pesi atomici di tutti gli atomi di una molecola * la somma dei pesi atomici del 50% degli atomi di una molecola * un multiplo della somma dei pesi atomici degli atomi di una molecola * Nessuna delle altre risposte è corretta
20968	Domanda 701089	CHI	Si definisce ossidante una sostanza che:	<ul style="list-style-type: none"> * perde elettroni * acquista elettroni * non acquista, né perde elettroni * attiva la sintesi proteica * Nessuna delle altre risposte è corretta
20969	Domanda 701090	CHI	La variazione di energia libera di una reazione all'equilibrio è:	<ul style="list-style-type: none"> * positiva * negativa * nulla * variabile in funzione della pressione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20970	Domanda 701091	CHI	In una soluzione acida si ha:	<ul style="list-style-type: none"> * $[H^+] > [OH^-]$ * $[H^+] = [OH^-]$ * $[H^+] < [OH^-]$ * $[OH^-] = [O^-]$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
20971	Domanda 701092	CHI	Nella formazione di una mole di CO_2 a partire da carbonio ed ossigeno: $C + O_2 = CO_2$ si produce una quantità di calore pari a 93,6 Kcalorie. La reazione può essere definita:	<ul style="list-style-type: none"> * spontanea * irreversibile * equilibrata * omogenea * Nessuna delle altre risposte è corretta
20972	Domanda 701093	CHI	Il legame tra l'ossigeno e l'idrogeno in una molecola d'acqua è:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * a idrogeno * dativo * covalente * Nessuna delle altre risposte è corretta
20973	Domanda 701094	CHI	Il pH di una soluzione acquosa 2 molare di NaCl è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 2,0 * 7,0 * 7,2 * 9,0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20974	Domanda 701095	CHI	Quale dei seguenti liquidi è acido?	<ul style="list-style-type: none"> * Varecchina * Succo di limone * Lisoformio * Benzina * Nessuna delle altre risposte è corretta
20975	Domanda 701096	CHI	Quali tra le seguenti molecole NON è polare?	<ul style="list-style-type: none"> * NH_3 * H_2O * HCl * CO_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20976	Domanda 701097	CHI	Un atomo in condizioni neutre contiene 8 elettroni, 8 protoni e 9 neutroni. Il peso atomico risulta quindi:	<ul style="list-style-type: none"> * 8 * 9 * 16 * 17 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20977	Domanda 701098	CHI	Se fra due atomi esiste una grande differenza di elettronegatività, si forma:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame covalente omopolare * un legame covalente eteropolare * un legame dativo * un legame ionico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20978	Domanda 701099	CHI	L'anione cromato CrO_4^{2-} si trasforma nel catione Cr^{3+} e in questa reazione l'atomo Cr:	<ul style="list-style-type: none"> * passa da numero di ossidazione +6 a +3 e si riduce * passa da numero di ossidazione +6 a +3 e si ossida * passa da numero di ossidazione -2 a +3 e si riduce * passa da numero di ossidazione -2 a +3 e si ossida * Nessuna delle altre risposte è corretta
20979	Domanda 701100	CHI	Qual è il valore massimo del numero di ossidazione esplicabile dal carbonio?	<ul style="list-style-type: none"> * +2 * +3 * +4 * +5 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20980	Domanda 701101	CHI	A quale elemento neutro, non eccitato, appartiene la seguente struttura elettronica esterna: $2s^2 2p^2$?	<ul style="list-style-type: none"> * Fe * O * C * N * Nessuna delle altre risposte è corretta
20981	Domanda 701102	CHI	Gli orbitali ibridi sp^3 sono in numero di:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 2 * 3 * 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20982	Domanda 701103	CHI	Un elemento si ossida quando:	<ul style="list-style-type: none"> * guadagna elettroni * reagisce ad alta temperatura * perde elettroni * passa allo stato gassoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
20983	Domanda 701104	CHI	L'aggiunta di un catalizzatore ad una miscela di reazione ha lo scopo di:	<ul style="list-style-type: none"> * acidificare il mezzo di reazione * far avvenire una reazione di per sé non spontanea (termodinamicamente impossibile) * modificare (aumentare) la velocità di una reazione di per sé spontanea * bloccare in modo irreversibile il processo reattivo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20984	Domanda 701105	CHI	Qual è il numero di ossidazione dell'idrogeno in HF?	<ul style="list-style-type: none"> * +1 * 0 * -2 * -1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20985	Domanda 701106	CHI	In quali delle seguenti sostanze il legame tra gli atomi è di natura ionica?	<ul style="list-style-type: none"> * Diamante * Ammoniaca * Bromuro di potassio * Acido cloridrico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20986	Domanda 701107	CHI	In una reazione di ossido-riduzione, l'ossidante:	<ul style="list-style-type: none"> * assume sempre ossigeno * cede sempre ossigeno * cede sempre elettroni * assume sempre elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20987	Domanda 701108	CHI	Indicare quale dei seguenti eventi si verifica in una pila:	<ul style="list-style-type: none"> * la semireazione di ossidazione all'anodo * la semireazione di riduzione all'anodo * reazione sia di ossidazione che di riduzione all'anodo * reazione sia di ossidazione che di riduzione al catodo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20988	Domanda 701109	CHI	I legami chimici presenti nella molecola dell'ossigeno sono:	<ul style="list-style-type: none"> * ionici * covalenti puri * covalenti polari * dativi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20989	Domanda 701110	CHI	Il principio secondo il quale in un orbitale non possono trovarsi più di 2 elettroni, aventi spin opposti, fu enunciato da:	<ul style="list-style-type: none"> * Einstein * Pauli * Pauling * Heisenberg * Nessuna delle altre risposte è corretta
20990	Domanda 701111	CHI	Il legame tra idrogeno e cloro nell'acido cloridrico è:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * omeopolare * covalente dativo * covalente polare * Nessuna delle altre risposte è corretta
20991	Domanda 701112	CHI	Qual è la $[H^+]$ di una soluzione a pH = 6?	<ul style="list-style-type: none"> * 10^6 M * 10^{-6} M * $6 \cdot 10^{-1}$ M * $6 \cdot 10^{-6}$ M * Nessuna delle altre risposte è corretta
20992	Domanda 701113	CHI	Gli atomi tendono a legarsi ad altri atomi formando legami chimici:	<ul style="list-style-type: none"> * per raggiungere una condizione di minore energia * per raggiungere una condizione di maggiore energia * per raggiungere un maggior potenziale di ionizzazione * per raggiungere una minore elettronegatività * Nessuna delle altre risposte è corretta
20993	Domanda 701114	CHI	Il legame chimico presente tra due atomi di carbonio appartenenti ad una catena idrocarburica satura è:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * covalente * dativo * metallico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20994	Domanda 701115	CHI	Un atomo in condizioni neutre contiene 7 elettroni, 7 protoni e 8 neutroni. Il numero atomico risulta quindi:	<ul style="list-style-type: none"> * 7 * 8 * 14 * 15 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20995	Domanda 701116	CHI	Quanti grammi pesano 2 moli di acqua?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 8 * 18 * 24 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20996	Domanda 701117	CHI	Due nuclidi hanno entrambi numero atomico 6 ma uno ha numero di massa 12 e l'altro 13. I due nuclidi si differenziano per:	<ul style="list-style-type: none"> * numero di neutroni * numero di protoni * numero di elettroni * simbolo chimico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20997	Domanda 701118	CHI	La seguente struttura elettronica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ è riferibile:	<ul style="list-style-type: none"> * ad un alogeno * ad un elemento di transizione * ad un gas nobile * ad un metallo alcalino-terroso * Nessuna delle altre risposte è corretta
20998	Domanda 701119	CHI	La forza elettromotrice di una pila si calcola con la legge di:	<ul style="list-style-type: none"> * Hess * Nessler * Nernst * Dalton * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20999	Domanda 701120	CHI	Ad una certa temperatura e ad una pressione di 0,2 atmosfere, volumi uguali di due gas diversi:	<ul style="list-style-type: none"> * contengono sempre lo stesso numero di molecole * hanno lo stesso peso molecolare * hanno la stessa massa * hanno la stessa densità * Nessuna delle altre risposte è corretta
21000	Domanda 701121	CHI	Come va considerata una soluzione acquosa di cloruro di sodio?	<ul style="list-style-type: none"> * Corpo semplice * Composto * Mescolanza omogenea * Mescolanza eterogenea * Nessuna delle altre risposte è corretta
21001	Domanda 701122	CHI	La pressione osmotica è una proprietà:	<ul style="list-style-type: none"> * dello stato gassoso * dello stato di soluzione solida * delle soluzioni allo stato liquido * dei solventi puri allo stato liquido * Nessuna delle altre risposte è corretta
21002	Domanda 701123	CHI	In questa reazione di ossido riduzione: $2\text{HBr} + \text{I}_2 \rightarrow 2\text{HI} + \text{Br}_2$:	<ul style="list-style-type: none"> * il bromo si riduce e lo iodio si ossida * il bromo si ossida e lo iodio si riduce * il bromo e lo iodio si ossidano e il potassio si riduce * il potassio si riduce e lo iodio si ossida * Nessuna delle altre risposte è corretta
21003	Domanda 701124	CHI	Nelle reazioni di ossido-riduzione avvengono sempre trasferimenti di:	<ul style="list-style-type: none"> * neutroni * elettroni * protoni * neutrini * Nessuna delle altre risposte è corretta
21004	Domanda 701125	CHI	La formula minima di un composto indica:	<ul style="list-style-type: none"> * la disposizione spaziale degli atomi nella molecola * l'appartenenza alla serie stereochimica L o D * il rapporto tra gli atomi nella molecola * la struttura degli atomi di carbonio * Nessuna delle altre risposte è corretta
21005	Domanda 701126	CHI	Il pH di una soluzione 0,1 M di acido cloridrico è:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,1 * 1,0 * 4,0 * 7,0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21006	Domanda 701127	CHI	A pH inferiore al suo punto isoelettrico, un amminoacido è prevalentemente in forma:	<ul style="list-style-type: none"> * anfionica * cationica * senza carica * anionica * Nessuna delle altre risposte è corretta
21007	Domanda 701128	CHI	Una soluzione di un solido in un liquido si definisce satura quando:	<ul style="list-style-type: none"> * è limpida * è presente corpo di fondo * è diluita * non si filtra * Nessuna delle altre risposte è corretta
21008	Domanda 701129	CHI	In una soluzione prevale la concentrazione degli ioni idrossonio H_3O^+ rispetto a quella degli ioni OH^- . La soluzione è:	<ul style="list-style-type: none"> * neutra * acida * basica * isotonica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21009	Domanda 701130	CHI	Quali sono le forze che tengono insieme le molecole di metano?	<ul style="list-style-type: none"> * Forze di Van der Waals * Legami ionici * Legami omeopolari * Legami covalenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
21010	Domanda 701131	CHI	La molecola di H ₂ O:	<ul style="list-style-type: none"> * presenta legami covalenti omopolari * è un elettrolita forte completamente dissociato * contiene legami ionici * non è dipolare * Nessuna delle altre risposte è corretta
21011	Domanda 701132	CHI	Se in una soluzione acquosa il pH = 7,3 la [H ⁺] è:	<ul style="list-style-type: none"> * 7,3 * 10⁻¹⁴ * 10⁷ * 10^{-7,3} * Nessuna delle altre risposte è corretta
21012	Domanda 701133	CHI	Una soluzione 0,1 molare si prepara sciogliendo 0,1 moli di soluto in:	<ul style="list-style-type: none"> * un litro di soluzione * un chilo di solvente * un chilo di soluzione * 100 millilitri di solvente * Nessuna delle altre risposte è corretta
21013	Domanda 701134	CHI	Il legame chimico fra due atomi identici è:	<ul style="list-style-type: none"> * dativo * covalente omopolare * polare * ionico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21014	Domanda 701135	CHI	La costante di equilibrio di una reazione chimica è costante:	<ul style="list-style-type: none"> * al variare della temperatura * a temperatura costante * a pressione costante * al variare della pressione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21015	Domanda 701136	CHI	Quale fra i seguenti è un solvente polare?	<ul style="list-style-type: none"> * Cloroformio * Benzene * Esano * Acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
21016	Domanda 701137	CHI	Il legame che si forma tra un metallo alcalino ed un alogeno è:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * covalente puro * dativo * metallico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21017	Domanda 701138	CHI	In un atomo quanti elettroni possono avere gli stessi valori per tutti i quattro numeri quantici?	<ul style="list-style-type: none"> * 6 * 10 * 2 * nessuno * Nessuna delle altre risposte è corretta
21018	Domanda 701139	CHI	In un sistema chimico all'equilibrio, l'equilibrio stesso è di tipo:	<ul style="list-style-type: none"> * statico * dinamico * instabile * transiente * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21019	Domanda 701140	CHI	Due isotopi sono caratterizzati dal NON avere lo stesso:	<ul style="list-style-type: none"> * numero di massa * numero di protoni * numero atomico * numero di posizione nel sistema periodico degli elementi * Nessuna delle altre risposte è corretta
21020	Domanda 701141	CHI	In una reazione di ossido-riduzione il riducente:	<ul style="list-style-type: none"> * cede elettroni all'ossidante * non cambia numero di ossidazione * diminuisce il suo numero di ossidazione * acquista elettroni dall'ossidante * Nessuna delle altre risposte è corretta
21021	Domanda 701142	CHI	Il numero di ossidazione dell'ossigeno nella molecola di H_2O_2 è:	<ul style="list-style-type: none"> * - 2 * - 1 * 0 * +1/2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21022	Domanda 701143	CHI	L'ebullioscopia:	<ul style="list-style-type: none"> * indica la temperatura di ebollizione di un soluto * studia la variazione della temperatura di ebollizione dell'acqua in funzione della pressione * studia le sostanze che impediscono l'ebollizione dell'acqua * studia la variazione del punto di ebollizione di un solvente per aggiunta di un soluto * Nessuna delle altre risposte è corretta
21023	Domanda 701144	CHI	Chi ha formulato la seguente espressione Volumi uguali di gas differenti, nelle stesse condizioni di temperatura e pressione, contengono lo stesso numero di molecole?	<ul style="list-style-type: none"> * Boyle e Mariotte * Charles * Gay-Lussac * Avogadro * Nessuna delle altre risposte è corretta
21024	Domanda 701145	CHI	Secondo Bronsted-Lowry l'acido coniugato della base CO_3^{2-} è:	<ul style="list-style-type: none"> * CO_2 * HCO_3^- * H_2CO_3 * H_3O^+ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21025	Domanda 701146	CHI	Il volume di una mole di gas, in condizioni standard, corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 L * N (numero di Avogadro) L * 22,4 L * 0,082 L * Nessuna delle altre risposte è corretta
21026	Domanda 701147	CHI	L'ordine di riempimento degli orbitali atomici per gli elementi del terzo periodo è:	<ul style="list-style-type: none"> * 4s, 3d, 4p * 3s, 2p, 3p * 3p, 3s, 3d * 3s, 3p * Nessuna delle altre risposte è corretta
21027	Domanda 701148	CHI	Qual è la forma geometrica di una ibridazione sp^2 ?	<ul style="list-style-type: none"> * Tetraedrica * Quadrata * Cubica * Cilindrica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21028	Domanda 701149	CHI	Una soluzione acquosa ha pH 12. È:	<ul style="list-style-type: none"> * basica * è necessario indicare quale soluto è presente * neutra * acida * Nessuna delle altre risposte è corretta
21029	Domanda 701150	CHI	Un anione è:	<ul style="list-style-type: none"> * un atomo che ha acquistato protoni * un atomo che ha perso protoni * un atomo che emette raggi gamma * una sostanza contenente il gruppo funzionale delle ammine * Nessuna delle altre risposte è corretta
21030	Domanda 701151	CHI	Nell'equazione di stato dei gas R è:	<ul style="list-style-type: none"> * un numero adimensionale * un numero che varia con la temperatura * una costante di proporzionalità * un numero intero * Nessuna delle altre risposte è corretta
21031	Domanda 701152	CHI	Un elemento riducente:	<ul style="list-style-type: none"> * si riduce * acquista elettroni * si ossida * diminuisce il suo stato di ossidazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21032	Domanda 701153	CHI	L'unità di misura delle masse atomiche è pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * 1/16 della massa di un atomo di ossigeno * 1/12 della massa di un atomo di carbonio * 1/12 della massa di un atomo dell'isotopo del carbonio con numero di massa 12 * massa dell'atomo di idrogeno in quanto è l'atomo di massa minore * Nessuna delle altre risposte è corretta
21033	Domanda 701154	CHI	Quanti elettroni possono essere contenuti al massimo in un orbitale?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 8 * 18 * 32 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21034	Domanda 701155	CHI	Gli elettroni contenuti negli orbitali di tipo p, d, f, hanno numero quantico secondario rispettivamente:	<ul style="list-style-type: none"> * 1, 2, 3 * - 1, - 2, - 3 * 0, 1, 2 * 3, 5, 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21035	Domanda 701156	CHI	Un catalizzatore di una reazione chimica ne modifica:	<ul style="list-style-type: none"> * il ΔG * la temperatura ottimale * la costante di equilibrio * la velocità * Nessuna delle altre risposte è corretta
21036	Domanda 701157	CHI	Una soluzione neutra è caratterizzata:	<ul style="list-style-type: none"> * da una pressione osmotica uguale a quella atmosferica * dalla concentrazione dell'idrogeno uguale a quella dell'ossigeno * dalla concentrazione dello ione idrogeno uguale a quella dello ione ossigeno * dalla concentrazione dello ione idrogeno uguale a quella dello ione ossidrilico * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21037	Domanda 701158	CHI	Nella seguente reazione: $2\text{NaCl} + \text{Br}_2$ da $\text{Cl}_2 + 2\text{NaBr}$:	<ul style="list-style-type: none"> * il bromo ed il cloro si ossidano e il sodio si riduce * il cloro si riduce e il sodio si ossida * il cloro si ossida e il bromo si riduce * il cloro si riduce e il bromo si ossida * Nessuna delle altre risposte è corretta
21038	Domanda 701159	CHI	La molalità di una soluzione esprime:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero di moli in 100 mL di solvente * il numero di moli in 1000 g di solvente * il numero di moli in 1000 mL di soluzione * il numero di grammi in 100 g di soluzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21039	Domanda 701160	CHI	Che cos'è il numero di massa di un elemento?	<ul style="list-style-type: none"> * La somma del numero di protoni e di neutroni * La sua massa in grammi * Il rapporto tra la sua massa media e il dalton * La quantità in grammi uguale al numero atomico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21040	Domanda 701161	CHI	Una soluzione è ipotonica rispetto al sangue quando:	<ul style="list-style-type: none"> * la concentrazione dell'ossigeno è uguale a quella del sangue * la concentrazione dell'idrogeno è inferiore a quella del sangue * la pressione osmotica è uguale a quella del sangue * la pressione osmotica è superiore a quella del sangue * Nessuna delle altre risposte è corretta
21041	Domanda 701162	CHI	Indicare quale delle seguenti molecole contiene un solo legame covalente puro:	<ul style="list-style-type: none"> * NaCl * CO * HCl * Cl_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21042	Domanda 701163	CHI	Le proprietà chimiche degli elementi di uno stesso gruppo dipendono dal numero di:	<ul style="list-style-type: none"> * elettroni totali * elettroni di valenza * neutroni * protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21043	Domanda 701164	CHI	Se il pOH di una soluzione acquosa è 10, il pH è:	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * 1 * 4 * 9 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21044	Domanda 701165	CHI	La differenza fra gli isotopi 14 e 12 del carbonio consiste nel fatto che:	<ul style="list-style-type: none"> * il primo possiede due protoni in più * il primo possiede due protoni in meno * il primo possiede due neutroni in più * il secondo possiede due neutroni in più * Nessuna delle altre risposte è corretta
21045	Domanda 701166	CHI	Nella reazione $\text{As}_2\text{O}_3 + 4\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_3\text{AsO}_4 + 4\text{NO}_2$ gli elementi che subiscono una variazione del numero di ossidazione sono:	<ul style="list-style-type: none"> * As e N * O e As * N e H * As e H * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21046	Domanda 701167	CHI	Le forze che uniscono gli atomi di idrogeno a quelli di cloro in HCl gassoso sono rappresentate da:	<ul style="list-style-type: none"> * forze di Van der Waals * legami ad idrogeno * legami covalenti * legami ionici * Nessuna delle altre risposte è corretta
21047	Domanda 701168	CHI	In una reazione di ossidoriduzione si verifica l'eguaglianza tra il numero di:	<ul style="list-style-type: none"> * atomi che si ossidano e che si riducono * elettroni ceduti e cariche negative * elettroni ceduti ed elettroni acquistati * elettroni ceduti e cariche positive * Nessuna delle altre risposte è corretta
21048	Domanda 701169	CHI	I composti ionici sono solubili in:	<ul style="list-style-type: none"> * solventi apolari * idrocarburi alifatici * idrocarburi aromatici * solventi polari * Nessuna delle altre risposte è corretta
21049	Domanda 701170	CHI	Qual è il pH di una soluzione acquosa di NaCl 0,2 Molare?	<ul style="list-style-type: none"> * 4,0 * 7,8 * 7,0 * 2,0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21050	Domanda 701171	CHI	Due atomi di azoto possono formare tra di loro:	<ul style="list-style-type: none"> * legami ionici * legami covalenti * nessun legame * legami polari * Nessuna delle altre risposte è corretta
21051	Domanda 701172	CHI	Il peso in grammi corrispondente alla massa atomica è:	<ul style="list-style-type: none"> * il peso atomico * il grammo atomo * il peso di un atomo * il numero atomico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21052	Domanda 701173	CHI	Il peso atomico del ferro è 55,8. Pertanto:	<ul style="list-style-type: none"> * 55,8 atomi di ferro pesano 55,8 g * un atomo di ferro pesa 55,8 g * un grammoatomo di ferro pesa 55,8 g * una mole di ferro pesa 55,8 mg * Nessuna delle altre risposte è corretta
21053	Domanda 701174	CHI	Il numero di molecole contenute in una mole di qualsiasi sostanza è:	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{23} * $6,02 \cdot 10^{23}$ * $6,02 \cdot 10^{-23}$ * $6,02 \cdot 10^9$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21054	Domanda 701175	CHI	Secondo Planck la luce e le altre forme di energia sono pacchetti di:	<ul style="list-style-type: none"> * fotoni * bosoni * quanti * barioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21055	Domanda 701176	CHI	La massa di un atomo è sostanzialmente determinata:	<ul style="list-style-type: none"> * dai protoni e dagli elettroni * dai protoni e dai neutroni * solo dai neutroni * solo dai protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta * dagli elettroni

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21056	Domanda 701177	CHI	Un catione è:	<ul style="list-style-type: none"> * una particella mono- o pluriatomica con una o più cariche positive * un atomo che ha acquistato protoni * un atomo che ha perso protoni * una sostanza contenente il gruppo funzionale del chetone * Nessuna delle altre risposte è corretta
21057	Domanda 701178	CHI	La differenza tra il numero di massa e il numero atomico di un atomo fornisce:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero di elettroni * il numero di protoni * il numero di neutroni * la carica dell'atomo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21058	Domanda 701179	CHI	L'ossido di potassio reagendo con l'acqua forma:	<ul style="list-style-type: none"> * un sale * una base * potassio libero * non reagisce * Nessuna delle altre risposte è corretta
21059	Domanda 701180	CHI	Se una molecola si scioglie in esano e non in acqua, tale molecola sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * polare * ionica * dativa * non polare * Nessuna delle altre risposte è corretta
21060	Domanda 701181	CHI	Una soluzione è ipertonica rispetto al sangue quando:	<ul style="list-style-type: none"> * la pressione osmotica è uguale a quella del sangue * la pressione osmotica è superiore a quella del sangue * la concentrazione dello ione idrogeno è superiore a quella del sangue * la concentrazione dello ione idrogeno è uguale a quella del sangue * Nessuna delle altre risposte è corretta
21061	Domanda 701182	CHI	L'atomo di Se, con numero di massa 80 e numero atomico 34, contiene nel nucleo:	<ul style="list-style-type: none"> * 5 protoni e 2 neutroni * 17 protoni e 80 neutroni * 7 protoni ed 8 neutroni * 34 protoni e 46 neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21062	Domanda 701183	CHI	Il valore di pH di una soluzione informa su:	<ul style="list-style-type: none"> * il contenuto di ioni * la concentrazione di ioni idronio * la pressione osmotica * il punto di ebollizione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21063	Domanda 701184	CHI	La tensione superficiale è una proprietà caratteristica dei:	<ul style="list-style-type: none"> * liquidi * solidi * gas * vapori * Nessuna delle altre risposte è corretta
21064	Domanda 701185	CHI	Quale delle seguenti sostanze ha il minor peso molecolare?	<ul style="list-style-type: none"> * Ossigeno * Azoto * Acqua * Ossido di carbonio * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21065	Domanda 701186	CHI	Sapendo che il numero di massa di un atomo è 15 e che il suo numero atomico è 7 ne segue che il numero di neutroni contenuti nel sopra descritto atomo è:	<ul style="list-style-type: none"> * 8 * 14 * 15 * 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21066	Domanda 701187	CHI	Una soluzione basica è caratterizzata:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla concentrazione degli ioni ossidrilici superiore a quella degli ioni idrogeno * dalla concentrazione degli ioni ossidrilici inferiore a quella degli ioni idrogeno * dall'ossigeno disciolto ad una pressione uguale a quella atmosferica * dall'ossigeno disciolto ad una pressione inferiore a quella atmosferica * Nessuna delle altre risposte è corretta
21067	Domanda 701188	CHI	Le proprietà colligative delle soluzioni sono quelle proprietà che dipendono:	<ul style="list-style-type: none"> * dal numero delle particelle di soluto * dalla natura delle particelle di soluto * dal pH della soluzione * dalla forza ionica * Nessuna delle altre risposte è corretta
21068	Domanda 701189	CHI	Una soluzione acquosa di NaOH 0,1 molare ha pH:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 8 * 13 * 13,9 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21069	Domanda 701190	CHI	Il legame (o ponte) idrogeno:	<ul style="list-style-type: none"> * è un legame forte * è presente nell'acqua allo stato solido e a quello liquido * è un legame covalente debole * è presente nel cicloesano * Nessuna delle altre risposte è corretta
21070	Domanda 701191	CHI	L'isotopo dell'idrogeno noto come TRITIO è caratterizzato da:	<ul style="list-style-type: none"> * 3 protoni, 1 elettrone, 1 neutrone * 1 protone, 1 elettrone, 1 neutrone * 1 protone, 1 elettrone, 2 neutroni * 1 protone, 1 elettrone, 3 neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21071	Domanda 701193	CHI	Che cosa è l'acqua pesante?	<ul style="list-style-type: none"> * L'acqua raffreddata al di sotto di 0 °C ancora allo stato liquido * Una soluzione concentrata di vari isotopi * L'acqua surriscaldata oltre 100 °C * L'acqua con due atomi di deuterio * Nessuna delle altre risposte è corretta
21072	Domanda 701194	CHI	Il numero di ossidazione dello zolfo nel composto $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * + 6 * - 2 * + 3 * + 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21073	Domanda 701195	CHI	La molecola dell'acido cloridrico HCl:	<ul style="list-style-type: none"> * presenta legame ionico * presenta legame covalente non polare * presenta legame covalente polare * è polare solo quando viene disciolta in acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21074	Domanda 701196	CHI	La molarità (M) esprime il numero di:	<ul style="list-style-type: none"> * molecole di soluto per litro di soluzione * grammi di soluto per litro di solvente * moli di soluto per litro di soluzione * moli di soluto per kg di solvente * Nessuna delle altre risposte è corretta
21075	Domanda 701197	CHI	Riferendoci agli isotopi di uno stesso elemento, quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA:	<ul style="list-style-type: none"> * gli isotopi hanno lo stesso numero di massa atomica * gli isotopi sono sempre radioattivi * quando un isotopo emette una particella, la sua carica diminuisce * gli isotopi hanno lo stesso numero di protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21076	Domanda 701198	CHI	Due isotopi hanno lo stesso:	<ul style="list-style-type: none"> * numero di massa atomica * peso atomico * numero di protoni * numero di neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21077	Domanda 701199	CHI	Gli isotopi sono nuclidi:	<ul style="list-style-type: none"> * di uno stesso elemento aventi un diverso numero di elettroni * di uno stesso elemento aventi masse diverse * di uno stesso elemento con diverso numero atomico * di uno stesso elemento con diverso numero di protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21078	Domanda 701200	CHI	Il numero dei protoni di un atomo è definito:	<ul style="list-style-type: none"> * dal numero atomico * dal numero di massa * dalla massa atomica * dalla massa atomica meno numero atomico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21079	Domanda 701201	CHI	Un grammo equivalente di NH_4Cl (P.M.= 53,45) è:	<ul style="list-style-type: none"> * 26,73 g * 53,45 g * 13,36 g * 106,9 g * Nessuna delle altre risposte è corretta
21080	Domanda 701202	CHI	Il prodotto ionico dell'acqua è:	<ul style="list-style-type: none"> * $[\text{H}^+][\text{H}^+]$ * $[\text{H}^+][\text{OH}^-]$ * $[\text{OH}^-][\text{OH}^-]$ * $[\text{H}_2\text{O}][\text{H}^+]$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21081	Domanda 701203	CHI	L'elettronegatività è:	<ul style="list-style-type: none"> * la capacità che ha un atomo di cedere elettroni * la capacità che ha un atomo di attrarre elettroni di legame * una proprietà intrinseca degli elettroni * una proprietà intrinseca dei neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21082	Domanda 701204	CHI	Data la reazione: $\text{Fe} + \text{Cu}^{++} \rightarrow \text{Fe}^{++} + \text{Cu}$ si può dire che:	<ul style="list-style-type: none"> * Fe è l'agente ossidante * Fe acquista elettroni * Cu^{++} è l'agente ossidante * Fe viene ridotto * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21083	Domanda 701205	CHI	Un valore negativo della variazione di energia libera indica che la reazione è:	<ul style="list-style-type: none"> * spontanea * endotermica * esotermica * molto veloce * Nessuna delle altre risposte è corretta
21084	Domanda 701206	CHI	Un atomo neutro contiene 13 protoni, 13 elettroni e 14 neutroni; il peso atomico è circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 26 * 40 * 13 * 27 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21085	Domanda 701207	CHI	Nella reazione: $\text{Zn} + \text{FeCl}_2 \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{Fe}$, lo ione che si riduce è:	<ul style="list-style-type: none"> * Zn^{++} * Fe^{++} * Cl^- * Fe^{+++} * Nessuna delle altre risposte è corretta
21086	Domanda 701208	CHI	Quale è la struttura spaziale di una molecola con ibridazione sp^3 ?	<ul style="list-style-type: none"> * Tetraedrica * Quadrata * Cilindrica * Lineare * Nessuna delle altre risposte è corretta
21087	Domanda 701209	CHI	Il volume di 22,414 litri è occupato da:	<ul style="list-style-type: none"> * una mole di azoto liquido * un chilogrammo di acqua allo stato di vapore * una mole di qualsiasi gas nelle condizioni standard di temperatura e pressione * un grammo di qualsiasi gas nelle condizioni standard di temperatura e pressione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21088	Domanda 701210	CHI	L'elemento che in una reazione aumenta il proprio numero di ossidazione è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * riducente * controcatode * ossidante * catodo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21089	Domanda 701211	CHI	Su basi cinetiche la pressione di un gas è determinata da uno dei seguenti elementi; scegli l'UNICO assolutamente CORRETTO:	<ul style="list-style-type: none"> * la massa delle particelle * il numero di urti delle particelle del gas tra loro * la somma del numero degli urti delle particelle del gas tra loro e sulle pareti del recipiente * il numero degli urti e delle particelle del gas sulle pareti del recipiente che avvengono con una energia superiore all'energia cinetica media * Nessuna delle altre risposte è corretta
21090	Domanda 701212	CHI	Qual è il valore del pH di una soluzione $1 \cdot 10^{-1}$ di H_3O^+ ?	<ul style="list-style-type: none"> * - 1 * 0 * 0,1 * 1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21091	Domanda 701213	CHI	L'aggiunta di glucosio ad una soluzione di cloruro di sodio ha l'effetto di:	<ul style="list-style-type: none"> * aumentare il pH * diminuire il pH * abbassare il punto di ebollizione * aumentare la conducibilità elettrica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21092	Domanda 701214	CHI	Una soluzione che contiene 0,05 moli di HCl in 100 mL di soluzione è:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,05 M * 0,5 M * 0,5 m * Nessuna delle altre risposte è corretta
21093	Domanda 701215	CHI	Un equilibrio si definisce eterogeneo quando:	<ul style="list-style-type: none"> * vi è più di un reagente * vi è più di un prodotto * vi è più di una fase * vi sono specie neutre e specie ioniche * Nessuna delle altre risposte è corretta
21094	Domanda 701216	CHI	Quando l'acqua alla temperatura di 0 °C si trasforma in ghiaccio cede all'ambiente:	<ul style="list-style-type: none"> * calore di evaporazione * calore specifico * calore di fusione * calore di reazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21095	Domanda 701217	CHI	Quante moli di glucosio, $C_6H_{12}O_6$, ci sono in 900 g di tale sostanza:	<ul style="list-style-type: none"> * 38 * 150 * 75 * 5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21096	Domanda 701218	CHI	In una reazione reversibile all'equilibrio:	<ul style="list-style-type: none"> * le due costanti di velocità sono uguali * le velocità delle reazioni diretta e inversa sono uguali * la reazione si arresta * i prodotti ed i reagenti sono alla stessa concentrazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21097	Domanda 701219	CHI	L'energia di un orbitale:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce al crescere del numero quantico principale (n) * aumenta al crescere del numero quantico principale (n) * è indipendente dal valore del numero quantico principale (n) * è indipendente dal valore del numero quantico secondario (l) * Nessuna delle altre risposte è corretta
21098	Domanda 701220	CHI	Quanti equivalenti sono contenuti in una mole di $Al(OH)_3$?	<ul style="list-style-type: none"> * 4 * 3 * 2 * 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21099	Domanda 701221	CHI	Quale membrana viene usata per mettere in evidenza la pressione osmotica?	<ul style="list-style-type: none"> * Membrana permeabile * Membrana impermeabile * Membrana semipermeabile * Non si usano membrane speciali * Nessuna delle altre risposte è corretta
21100	Domanda 701222	CHI	L'anidride carbonica (CO_2) si distribuisce con un determinato coefficiente fra la fase gassosa e la fase acquosa. UNA SOLA delle seguenti affermazioni è CORRETTA. Quale? La concentrazione della CO_2 nella fase acquosa:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta quando la temperatura aumenta * è indipendente dal pH della fase acquosa * diminuisce quando la temperatura diminuisce * aumenta quando la temperatura diminuisce * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21101	Domanda 701223	CHI	L'unità di misura usata per esprimere il peso atomico relativo:	<ul style="list-style-type: none"> * è g (grammo) * è gcm^{-3} * è [micro]g (microgrammo) * è g/eV (grammo/elettronvolt) * Nessuna delle altre risposte è corretta
21102	Domanda 701224	CHI	Quanti litri di anidride carbonica si formano per combustione completa di 120 g di carbone a condizioni standard?	<ul style="list-style-type: none"> * 120 * 224 * 44 * 10 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21103	Domanda 701225	CHI	In una soluzione la concentrazione di ossidrilioni è: $1 \cdot 10^{-3}$ M. Il pH della soluzione è:	<ul style="list-style-type: none"> * 3 * 9 * 10 * 11 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21104	Domanda 701226	CHI	Il legame di coordinazione o dativo è un legame:	<ul style="list-style-type: none"> * ionico * a idrogeno * covalente * dipolo-dipolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21105	Domanda 701227	CHI	Tra le molecole dei gas biatomici, come N_2 , O_2 , Cl_2 , le forze di Van der Waals sono dovute a:	<ul style="list-style-type: none"> * dipoli indotti * dipoli permanenti * energia cinetica * temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
21106	Domanda 701228	CHI	Quale delle seguenti soluzioni conduce in maniera apprezzabile la corrente elettrica?	<ul style="list-style-type: none"> * Soluzione acquosa di bromuro di sodio * Soluzione acquosa di glucosio * Soluzione acquosa di alcool etilico * Soluzione di cloruro di sodio in metanolo puro * Nessuna delle altre risposte è corretta
21107	Domanda 701229	CHI	Quale delle seguenti sostanze è un elettrolita debole?	<ul style="list-style-type: none"> * Cloruro di sodio * Acido solforico * Acido acetico * Idrossido di sodio * Nessuna delle altre risposte è corretta
21108	Domanda 701230	CHI	Mescolando soluzioni contenenti quantità equimolecolari di KOH e di acido formico si otterrà una soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * acida * basica * neutra * colorata * Nessuna delle altre risposte è corretta
21109	Domanda 701231	CHI	In una reazione in cui l'acqua si trasforma in ione idronio H_3O^+ , essa si comporta da:	<ul style="list-style-type: none"> * base * acido * sostanza anfotera * sostanza neutra * Nessuna delle altre risposte è corretta
21110	Domanda 701232	CHI	Facendo reagire 4 g di idrogeno con 160 g di ossigeno, quante moli di acqua si ottengono?	<ul style="list-style-type: none"> * 4 * 10 * 2 * 5 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21111	Domanda 701233	CHI	Sapendo che il peso molecolare dell'acido acetico è 60 e quello dell'acido cloridrico è 36, per preparare due soluzioni dello stesso volume e di uguale molarità si debbono sciogliere rispettivamente:	<ul style="list-style-type: none"> * 12 g di acido acetico e 12 g di acido cloridrico * 10^{-2} g di entrambi i composti * $60 \cdot 10^{-2}$ g di acido acetico e $36 \cdot 10^{-2}$ g di acido cloridrico * 12 g di acido acetico e 3,6 g di acido cloridrico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21112	Domanda 701234	CHI	La pressione osmotica di una soluzione acquosa 1 M di glucosio a 27 °C è circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 300 atm * 24,6 atm * 1 atm * 2 atm * Nessuna delle altre risposte è corretta
21113	Domanda 701235	CHI	Si abbia una soluzione di cloruro di sodio in acqua: come varia il punto di congelamento della soluzione se viene raddoppiato il volume della soluzione per aggiunta di acqua pura?	<ul style="list-style-type: none"> * Diminuisce * Aumenta * Non subisce variazioni * Non subisce variazioni solo se la pressione è costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
21114	Domanda 701236	CHI	La densità assoluta di un gas:	<ul style="list-style-type: none"> * è il rapporto tra il peso ed il volume di una data quantità di gas * è il rapporto tra la massa ed il volume di una data quantità di gas * è il rapporto tra la massa di una data quantità di gas in esame e la massa di un ugual volume di idrogeno * è corrispondente al peso del gas in esame * Nessuna delle altre risposte è corretta
21115	Domanda 701237	CHI	La concentrazione espressa in moli per litro di idrogenioni nel sangue è compresa fra:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,000001 - 0,0001 * 0,00000001 - 0,0000001 * 0,00000 - 0,0000001 * 0,00002 - 0,000002 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21116	Domanda 701238	CHI	L'isotopo carbonio-14 (^{14}C) ha una semivita di 5760 anni. Dopo 17.280 anni la sua radioattività iniziale sarà ridotta a un:	<ul style="list-style-type: none"> * mezzo * terzo * quarto * ottavo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21117	Domanda 701239	CHI	Quanti grammi di ossigeno sono contenuti in 10 moli di acqua?	<ul style="list-style-type: none"> * 160 * 8 * 16 * 80 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21118	Domanda 701240	CHI	Secondo la definizione di Bronsted-Lowry, indicare quale dei seguenti ioni può comportarsi soltanto come acido:	<ul style="list-style-type: none"> * NH_4^+ * PO_3^{--} * HPO_3^{--} * HPO_4^{--} * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21119	Domanda 701241	CHI	Valutare le seguenti affermazioni: la struttura primaria di una proteina è determinata da: (A) legami a idrogeno; (B) legami covalenti; (C) interazioni idrofobiche; (D) legami disolfuro; (E) forze di Van der Waals. UNA SOLA delle seguenti opzioni &	<ul style="list-style-type: none"> * di tipo B e A * di tipo B * di tipo B e D * di tipo B e C * Nessuna delle altre risposte è corretta
21120	Domanda 701242	CHI	In 100 mL di una soluzione di HCl 0,1 N vengono sciolte 0,01 moli di idrossido di sodio. UNA SOLA delle seguenti affermazioni è CORRETTA. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * Il pH aumenta perché la soluzione è costituita da elettroliti forti * Il pH diminuisce perché la soluzione è costituita da elettroliti forti * Il pH aumenta perché la ionizzazione dell'acido cloridrico diminuisce * Il pH aumenta perché aumenta la concentrazione degli ossidrilioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21121	Domanda 701243	CHI	Una sola delle molecole sottoindicate non ha alcun doppietto elettronico libero. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * Metano * Dietiletere * Ammoniaca * Acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
21122	Domanda 701244	CHI	Quante moli per litro di ossidrilioni contiene l'acqua pura a 25 °C?	<ul style="list-style-type: none"> * 0,0000001 * 0,000001 * 0,00000001 * 0,000000101 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21123	Domanda 701245	CHI	Quanti equivalenti sono contenuti in una mole di H_3PO_4 ?	<ul style="list-style-type: none"> * 3 * 4 * 8 * 1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21124	Domanda 701246	CHI	Nella trasformazione da un atomo neutro a ione l'atomo perde o acquista:	<ul style="list-style-type: none"> * protoni * cariche positive * unità di massa * elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21125	Domanda 701247	CHI	Le radiazioni alfa sono costituite da:	<ul style="list-style-type: none"> * elettroni * nuclei di elio * neutroni * protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21126	Domanda 701248	CHI	Quale dei seguenti isotopi radioattivi è usato nella terapia del cancro?	<ul style="list-style-type: none"> * Ossigeno-15 (^{15}O) * Cobalto-60 (^{60}Co) * Tritio (3H) * Sodio-24 (^{24}Na) * Nessuna delle altre risposte è corretta
21127	Domanda 701249	CHI	Se la soluzione acquosa 0,1 M di una sostanza ha un pH uguale 4,5 la sostanza in soluzione è:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido forte * un acido debole * una sostanza neutra * una base di Lewis * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21128	Domanda 701250	CHI	Sapendo che il numero atomico di un dato elemento è 16, indicare quale dei seguenti valori è quello corrispondente al suo numero di ossidazione massimo:	<ul style="list-style-type: none"> * + 3 * + 4 * + 5 * + 6 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21129	Domanda 701251	CHI	Partendo da una soluzione di acido cloridrico con pH uguale a 1 (soluzione A), desidero ottenere una soluzione con pH uguale a 4 (soluzione B). Di quante volte devo diluire la soluzione A per ottenere la soluzione B?	<ul style="list-style-type: none"> * 3 * 4 * 104 * 1000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21130	Domanda 701252	CHI	Qual è il pH di una soluzione acquosa di KCl 0,5 molare?	<ul style="list-style-type: none"> * 5 * 7,5 * 7,0 * 2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21131	Domanda 701253	CHI	Quale delle seguenti triplette di acidi è disposta in ordine decrescente (da sinistra a destra) di forza acida?	<ul style="list-style-type: none"> * Acido solforico → acido nitrico → acido perclorico * Acido acetico → acido nitroso → acido permanganico * Acido solforico → acido solforoso → acido cianidrico * Acido acetico → acido nitroso → acido nitrico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21132	Domanda 701254	CHI	La dose giornaliera del farmaco a lambiq500 è di 50 mg/kg peso corporeo (PC) per adulti, 75 mg/kg PC per adolescenti (12-16 anni) e 100 mg/kg PC per bambini (1-6 anni). Il misurino (M) dosatore inserito nella confezione del farmaco contiene 150 mg.	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 2 * 3 * 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21133	Domanda 701255	CHI	La solubilità di un gas in un liquido:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce all'aumentare della pressione parziale del gas * aumenta all'aumentare della temperatura * aumenta al diminuire della temperatura * è indipendente dalla pressione parziale del gas * Nessuna delle altre risposte è corretta
21134	Domanda 701256	CHI	Una base è una sostanza che:	<ul style="list-style-type: none"> * acquista una coppia elettronica * ha disponibile un orbitale vuoto * ha un gusto amarognolo * è capace di accettare elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21135	Domanda 701257	CHI	Una soluzione acquosa A contiene due moli per litro dell'acido forte HCl ed una soluzione acquosa B contiene una mole per litro di HCl. Il pH della soluzione A:	<ul style="list-style-type: none"> * è inferiore a quello della soluzione B * è superiore a quello della soluzione B * è uguale a quello della soluzione B * è comunque superiore a 1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21136	Domanda 701258	CHI	Con l'aumento della temperatura la velocità di una reazione chimica:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce * non varia * cresce con legge esponenziale * cresce con legge di proporzionalità diretta * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21137	Domanda 701259	CHI	Se un litro di una soluzione tampone formata da un acido debole ed un suo sale con una base forte viene diluito con acqua a 3 litri, il pH della soluzione ottenuta:	<ul style="list-style-type: none"> * diventa acido * aumenta * diminuisce * resta invariato * Nessuna delle altre risposte è corretta
21138	Domanda 701260	CHI	La mole di una proteina pesa 60 kg; nella mole in questione sono contenuti:	<ul style="list-style-type: none"> * 60 amminoacidi * 6000 amminoacidi * 60000 molecole * $6,023 \cdot 10^{23}$ molecole di proteina * Nessuna delle altre risposte è corretta
21139	Domanda 701261	CHI	L'acido è una sostanza che cede all'acqua:	<ul style="list-style-type: none"> * ioni negativi OH^- * ioni positivi H^+ * ioni negativi H^- * elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21140	Domanda 701262	CHI	L'acqua ha la proprietà di:	<ul style="list-style-type: none"> * formare legami apolari con se stessa * assumere una struttura perfettamente ordinata allo stato liquido * avere una bassa costante dielettrica indipendente dal suo contenuto in sali * essere un dipolo con l'estremità negativa sull'ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
21141	Domanda 701263	CHI	Quando due atomi si legano, per energia di legame si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * l'energia acquistata dagli atomi per la formazione del legame * l'energia perduta dagli atomi per la formazione del legame * l'energia donata da un atomo all'altro nella formazione del legame * la somma del contenuto energetico di ciascun elettrone coinvolto nel legame * Nessuna delle altre risposte è corretta
21142	Domanda 701264	CHI	Cos'è il pH?	<ul style="list-style-type: none"> * L'esponente della potenza in base 10 che esprime la concentrazione di ioni H^+ * Il logaritmo dell'inverso della concentrazione di ioni H^+ e OH^- * Il logaritmo del reciproco della concentrazione ossidrilionica * Il logaritmo dell'inverso della concentrazione di ioni H^+ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21143	Domanda 701265	CHI	Se due soluzioni acquose hanno la stessa concentrazione espressa in osmolarità esse hanno anche:	<ul style="list-style-type: none"> * lo stesso pH * la stessa conducibilità elettrica * la stessa densità * la stessa temperatura di congelamento * Nessuna delle altre risposte è corretta
21144	Domanda 701266	CHI	Quale delle seguenti soluzioni ha il pH minore?	<ul style="list-style-type: none"> * HCl 0,8 N * HCl 0,1 N * HCl 0,01 N * HCl 0,2 N * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21145	Domanda 701267	CHI	Se una soluzione è satura di un soluto:	<ul style="list-style-type: none"> * non può sciogliere altri soluti * la quantità di soluto è maggiore di quella del solvente * non può disciogliere altro soluto alla stessa temperatura * il soluto è gassoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
21146	Domanda 701268	CHI	Aggiungendo contemporaneamente 18 grammi di HCl (P.M.= 36) e 22 grammi di NaOH (P.M.= 40) a un litro d'acqua, il pH risultante sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * acido * basico * neutro * compreso tra 2 e 5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21147	Domanda 701269	CHI	Una soluzione di acido, il cui pH è 3, contiene 0,001 moli di un acido monoprotico per litro. Ciò significa che la soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * contiene un acido debole * contiene un acido forte * costituisce un sistema tampone * contiene un acido triprotico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21148	Domanda 701270	CHI	Una soluzione acquosa 10^{-6} M di KOH presenta una concentrazione di ioni H_3O^+ pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-10} M * 10^{-5} M * 10^8 M * $6 \cdot 10^{-7}$ M * Nessuna delle altre risposte è corretta
21149	Domanda 701271	CHI	Il pH di una soluzione di idrossido sodico avente una concentrazione di ossidrioni pari a 10^{-2} grammoioni/litro è:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 12 * compreso tra 7 e 9 * $-\log 10^{-2}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21150	Domanda 701272	CHI	La perdita di un neutrone da parte di un nucleo di un atomo comporta:	<ul style="list-style-type: none"> * un aumento di un'unità di Z per quell'elemento * una diminuzione di un'unità di A per quell'elemento * un aumento della carica positiva del nucleo * un'emissione di particelle alfa e beta * Nessuna delle altre risposte è corretta
21151	Domanda 701273	CHI	Quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA? L'energia totale di un sistema isolato:	<ul style="list-style-type: none"> * non aumenta né diminuisce * tende sempre ad aumentare * tende sempre a diminuire * aumenta con l'aumentare della temperatura e della pressione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21152	Domanda 701274	CHI	Una soluzione contenente quantità equimolecolari di acido formico ed idrossido di sodio è:	<ul style="list-style-type: none"> * neutra * colorata * nessuna di queste * acida * Nessuna delle altre risposte è corretta
21153	Domanda 701275	CHI	Il peso equivalente del ferro (P.A.= 55,84) nel cloruro ferrico è circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 55,84 * 27,92 * 18,61 * 13,96 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21154	Domanda 701276	CHI	Una soluzione di acido solforico (H_2SO_4) 1 M ha normalità:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 normale * 0,1 normale * 0,5 normale * 0,25 normale * Nessuna delle altre risposte è corretta
21155	Domanda 701277	CHI	L'osmolarità di una soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * è proporzionale al volume totale della soluzione * dipende dal peso molecolare ma non dalla concentrazione dei soluti * è correlata al numero di particelle individuali nell'unità di volume, e non alla loro natura * aumenta con la viscosità della soluzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21156	Domanda 701278	CHI	Il numero di atomi di idrogeno contenuti in una mole di H_2O è:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * $6,023 \cdot 10^{23}$ * $12,046 \cdot 10^{23}$ * $18,069 \cdot 10^{23}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21157	Domanda 701279	CHI	Un grammo equivalente di $Ca(OH)_2$ è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * una mole * mezza mole * due moli * un quarto di mole * Nessuna delle altre risposte è corretta
21158	Domanda 701280	CHI	Sapendo che l'acido tricloroacetico è un acido forte e che l'acido benzoico è un acido debole, si potrà sicuramente dire che una soluzione di acido tricloroacetico è più acida di una soluzione di acido benzoico quando:	<ul style="list-style-type: none"> * le due soluzioni hanno la stessa concentrazione * il volume della prima è almeno doppio di quello della seconda * la temperatura di entrambe è quella standard * la prima soluzione è più diluita della seconda * Nessuna delle altre risposte è corretta
21159	Domanda 701281	CHI	Una soluzione 1N (normale) contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 grammo di soluto per millimetro cubico di soluzione * 1 mole di soluto per 1000 g di solvente * 1 grammo equivalente di soluto per litro di soluzione * 1 grammo equivalente di soluto per 1000 g di solvente * Nessuna delle altre risposte è corretta
21160	Domanda 701282	CHI	Durante l'elettrolisi della soluzione di un sale ferrico, il passaggio di un Faraday depositerà, al catodo:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 grammo atomo di Fe * 1/2 grammo atomo di Fe * 2 grammi atomo di Fe * 1/3 di grammo atomo di Fe * Nessuna delle altre risposte è corretta
21161	Domanda 701283	CHI	Quali elementi hanno i più elevati valori di affinità elettronica?	<ul style="list-style-type: none"> * I gas nobili * Gli elementi del II gruppo della tavola periodica * I metalli alcalini * Gli alogeni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21162	Domanda 701284	CHI	Il peso molecolare del glucosio ($C_6H_{12}O_6$) è 180; ciò implica che in 180 g di questa sostanza le molecole sono circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 180 * $180 \cdot 24$ * 180 miliardi * un miliardo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21163	Domanda 701285	CHI	Una soluzione tampone è data dalla miscela di:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido debole ed una base forte a pari concentrazione * una base forte ed il sale di un acido forte * un acido forte ed il sale di una base forte * un acido forte ed una base forte a pari concentrazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21164	Domanda 701286	CHI	Quali sono le condizioni di temperatura e pressione in cui una mole di ossigeno occupa il volume di 22,4 litri?	<ul style="list-style-type: none"> * 0 K e 2 atm * 398 K ed 1 atm * 0 K e 1 atm * 273 K ed 1 atm * Nessuna delle altre risposte è corretta
21165	Domanda 701287	CHI	Una soluzione a concentrazione 0,1 M contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,1 moli di soluto in 100 mL di soluzione * 0,0001 moli di soluto in un mL di soluzione * 0,001 moli di soluto in 1 L di soluzione * 0,1 moli di soluto in un mL di soluzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21166	Domanda 701288	CHI	In una reazione in cui l'acqua si trasforma in ione idronio H_3O^+ , essa si comporta da:	<ul style="list-style-type: none"> * base * acido * sostanza neutra * sostanza anfotera * Nessuna delle altre risposte è corretta
21167	Domanda 701290	CHI	Quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA?	<ul style="list-style-type: none"> * Una molecola di O_2 pesa 32 g * Una molecola di O_2 pesa 16 g * Una molecola di O_2 occupa 22,4 litri in condizioni normali di temperatura e di pressione * Una mole di O_2 pesa 32 g * Nessuna delle altre risposte è corretta
21168	Domanda 701291	CHI	Una reazione chimica comporta sempre la trasformazione:	<ul style="list-style-type: none"> * di un atomo in un altro * di una stessa sostanza da stato solido a stato liquido * di una o più specie chimiche in altre * di un nucleo in un altro * Nessuna delle altre risposte è corretta
21169	Domanda 701292	CHI	L'anidride dell'acido carbonico è:	<ul style="list-style-type: none"> * $HCOOH$ * CO_3^{--} * CO_2 * CO * Nessuna delle altre risposte è corretta
21170	Domanda 701293	CHI	Gli alogeni hanno configurazione elettronica esterna di tipo:	<ul style="list-style-type: none"> * s^2p^3 * s^2p^5 * s^2 * s^2p^6 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21171	Domanda 701294	CHI	Qual è lo stato di aggregazione del bromo a condizioni normali?	<ul style="list-style-type: none"> * Solido * Liquido * Aeriforme * Vetroso * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21172	Domanda 701295	CHI	Un elemento del VII gruppo della tavola periodica:	<ul style="list-style-type: none"> * ha un basso potenziale di ionizzazione * ha una elevata elettronegatività * ha estrema facilità a ossidarsi * è un potente nucleofilo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21173	Domanda 701296	CHI	Quale composto è rappresentato dalla formula $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$?	<ul style="list-style-type: none"> * Diidrogenofosfato di calcio * Monoidrogenofosfato di calcio * Metafosfato di calcio * Pirofosfato di calcio * Nessuna delle altre risposte è corretta
21174	Domanda 701297	CHI	Quale dei seguenti metalli forma ioni bivalenti?	<ul style="list-style-type: none"> * Al * K * Ba * Au * Nessuna delle altre risposte è corretta
21175	Domanda 701299	CHI	Qual è il composto rappresentato dalla formula FeSO_3 ?	<ul style="list-style-type: none"> * Solfito ferroso * Solfito ferrico * Solfato ferroso * Solfato ferrico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21176	Domanda 701300	CHI	Nel V gruppo del sistema periodico, comprendente l'azoto, è posto anche l'elemento antimonio. Qual è il suo simbolo?	<ul style="list-style-type: none"> * An * Sb * At * Am * Nessuna delle altre risposte è corretta
21177	Domanda 701301	CHI	Una sola delle seguenti associazioni è ERRATA. Indicare quale:	<ul style="list-style-type: none"> * HNO_2 = acido nitroso * NH_4Br = ammonio bromuro * H_3PO_4 = acido ortofosforico * H_2SO_3 = acido solforoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
21178	Domanda 701302	CHI	Quale dei seguenti elementi si trova sotto forma di molecole monoatomiche?	<ul style="list-style-type: none"> * Idrogeno * Elio * Cloro * Ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
21179	Domanda 701303	CHI	Qual è lo stato di aggregazione dell'azoto nelle condizioni normali?	<ul style="list-style-type: none"> * Liquido * Solido * Aeriforme * Vetroso * Nessuna delle altre risposte è corretta
21180	Domanda 701304	CHI	Indicare tra le seguenti la formula molecolare dell'acido tiosolforico:	<ul style="list-style-type: none"> * H_2SO_4 * $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$ * H_2SO_3 * H_2S * Nessuna delle altre risposte è corretta
21181	Domanda 701305	CHI	Una delle seguenti associazioni è ERRATA. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * Li = Litio * Cs = Cesio * Mn = Manganese * Br = Bromo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21182	Domanda 701306	CHI	Quali delle seguenti formule corrisponde a un acido debole?	<ul style="list-style-type: none"> * HCl * NaOH * HCN * HNO₃ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21183	Domanda 701307	CHI	Nella reazione: $\text{Zn} + \text{FeCl}_2 = \text{ZnCl}_2 + \text{Fe}$, l'elemento che si riduce è:	<ul style="list-style-type: none"> * Zn * Fe * Cl * non è una reazione di ossido-riduzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21184	Domanda 701308	CHI	Indicare la valenza del fosforo nell'anidride fosforica:	<ul style="list-style-type: none"> * uno * due * tre * quattro * Nessuna delle altre risposte è corretta
21185	Domanda 701309	CHI	Il passaggio da Fe^{+++} a Fe^{++} è una reazione di:	<ul style="list-style-type: none"> * riduzione * ossidazione * neutralizzazione * elettrolisi * Nessuna delle altre risposte è corretta
21186	Domanda 701310	CHI	La formula H_2SO_3 corrisponde:	<ul style="list-style-type: none"> * acido solforoso * acido solfidrico * acido solforico * anidride solforosa * Nessuna delle altre risposte è corretta
21187	Domanda 701311	CHI	Un ossido è un composto:	<ul style="list-style-type: none"> * fra un elemento e il fluoro * fra un elemento e l'acqua * fra un elemento e l'idrogeno * fra un elemento e l'ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
21188	Domanda 701312	CHI	Il valore massimo del numero di ossidazione del fosforo è:	<ul style="list-style-type: none"> * - 3 * + 2 * + 3 * + 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21189	Domanda 701313	CHI	Il simbolo F identifica l'elemento:	<ul style="list-style-type: none"> * ferro * fluoro * fosforo * fermio * Nessuna delle altre risposte è corretta
21190	Domanda 701314	CHI	Il cloruro è:	<ul style="list-style-type: none"> * il nucleo dell'atomo di cloro * una molecola * un catione * un anione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21191	Domanda 701315	CHI	La formula del nitrato di ammonio è:	<ul style="list-style-type: none"> * NH_4NO_2 * NH_4NO_3 * NH_3NO_3 * $(\text{NH}_4)_2\text{NO}_3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta * NH_2NO_3

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21192	Domanda 701316	CHI	La formula del solfuro di sodio è:	<ul style="list-style-type: none"> * Na_2SO_4 * Na_2SO_3 * NaSO_4 * Na_2S * Nessuna delle altre risposte è corretta
21193	Domanda 701317	CHI	Indicare tra i composti seguenti un tipico agente ossidante:	<ul style="list-style-type: none"> * KMnO_4 * SO_2 * H_2O * CO * Nessuna delle altre risposte è corretta
21194	Domanda 701318	CHI	Nell'elettrolisi dell'acqua in quale rapporto stanno i volumi di idrogeno ed ossigeno che si liberano dagli elettrodi?	<ul style="list-style-type: none"> * 3/1 * 1/1 * 1/2 * 2/1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21195	Domanda 701319	CHI	La formula del bicarbonato di calcio è:	<ul style="list-style-type: none"> * CaCO_3 * $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ * CaHCO_3 * $\text{Ca}_3(\text{CO}_3)_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21196	Domanda 701320	CHI	Il composto $\text{Fe}(\text{NO}_2)_3$ si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * nitrito ferroso * nitrato ferrico * nitrito ferrico * nitrato ferroso * Nessuna delle altre risposte è corretta
21197	Domanda 701321	CHI	Il simbolo del fosforo è:	<ul style="list-style-type: none"> * Ph * Po * P * Nessuna delle altre risposte è corretta
21198	Domanda 701322	CHI	Indicare quale, fra i seguenti composti, è un acido:	<ul style="list-style-type: none"> * KOH * NaCl * NaOH * LiCl * Nessuna delle altre risposte è corretta
21199	Domanda 701323	CHI	L'anidride carbonica a temperatura e pressione ordinaria è:	<ul style="list-style-type: none"> * un solido * un liquido * un gas * una miscela dei tre precedenti stati * Nessuna delle altre risposte è corretta
21200	Domanda 701324	CHI	Nella reazione: $3\text{Cu} + 8\text{HNO}_3 \rightarrow 3\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO} + 4\text{H}_2\text{O}$	<ul style="list-style-type: none"> * il Cu si ossida * il Cu si riduce * l'N si ossida * il Cu è l'agente ossidante * Nessuna delle altre risposte è corretta
21201	Domanda 701325	CHI	La reazione tra H_2SO_4 ed NaOH produce:	<ul style="list-style-type: none"> * solfato di sodio ed acqua * anidride solforica ed acqua * ossido di sodio e solfuro di idrogeno * solfuro di sodio ed acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21202	Domanda 701326	CHI	I metalli alcalini sono:	<ul style="list-style-type: none"> * Li, Na, K, Rb, Cs, Fr * Be, Mg, Ca, Se, Ba * Cu, Ag, Au, Zn, Pb * Fe, Co, Ni, Cr, Mn * Nessuna delle altre risposte è corretta
21203	Domanda 701327	CHI	L'alluminio elementare ha numero di ossidazione:	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * - 3 * +3 * +2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21204	Domanda 701328	CHI	La percentuale approssimata (in volume) dell'azoto nella composizione dell'aria a livello del mare è:	<ul style="list-style-type: none"> * circa 78% * circa 42% * circa 22% * dal 20 al 50% a seconda della temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
21205	Domanda 701329	CHI	L'anidride carbonica è costituita da:	<ul style="list-style-type: none"> * carbonio ed idrogeno * carbonio ed azoto * carbonio ed ossigeno * carbonio, idrogeno ed ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
21206	Domanda 701330	CHI	L'elemento cloro è:	<ul style="list-style-type: none"> * un metallo alcalino * un alogeno * un metallo alcalino terroso * un elemento di transizione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21207	Domanda 701331	CHI	Il cloro, a temperatura e pressione ambiente, si trova soltanto sotto forma di:	<ul style="list-style-type: none"> * gas * solido * liquido e vapore * liquido * Nessuna delle altre risposte è corretta
21208	Domanda 701332	CHI	Quale delle seguenti affermazioni relative alla composizione dell'aria atmosferica è FALSA?	<ul style="list-style-type: none"> * Contiene anidride carbonica * Contiene meno ossigeno che azoto * Contiene più ossigeno che anidride carbonica * Può contenere vapore acqueo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21209	Domanda 701333	CHI	Qual è il simbolo chimico del potassio?	<ul style="list-style-type: none"> * Po * Pt * P * Ka * Nessuna delle altre risposte è corretta
21210	Domanda 701334	CHI	Cosa indica in chimica il simbolo Hg?	<ul style="list-style-type: none"> * Indica l'acidità di una soluzione espressa in grammi * Non ha alcun senso in chimica * È il simbolo del mercurio * È il prodotto dell'elio con l'accelerazione di gravità * Nessuna delle altre risposte è corretta
21211	Domanda 701335	CHI	L'elio è un:	<ul style="list-style-type: none"> * metallo * gas nobile * non-metallo * elemento di transizione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21212	Domanda 701336	CHI	Il simbolo Mn corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * manganese * mercurio * non esiste * molibdeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
21213	Domanda 701337	CHI	Quale elemento corrisponde alla configurazione elettronica $1s^2 2s^2 2p^4$?	<ul style="list-style-type: none"> * Azoto * Boro * Ossigeno * Alluminio * Nessuna delle altre risposte è corretta
21214	Domanda 701338	CHI	Il componente dell'aria in maggior quantità in volume è:	<ul style="list-style-type: none"> * ossigeno * ozono * azoto * anidride carbonica * Nessuna delle altre risposte è corretta
21215	Domanda 701339	CHI	CO rappresenta la formula:	<ul style="list-style-type: none"> * dell'anidride carbonica * del carburo di calcio * dell'ossido di carbonio * del cobalto * Nessuna delle altre risposte è corretta
21216	Domanda 701340	CHI	Il composto CaO è:	<ul style="list-style-type: none"> * biossido di calcio * idrossido di calcio * anidride di calcio * ossido di calcio * Nessuna delle altre risposte è corretta
21217	Domanda 701341	CHI	Quale delle seguenti è la formula dell'acido solforico?	<ul style="list-style-type: none"> * H_2SO_3 * H_2SO_4 * H_2S * $H_2S_2O_5$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21218	Domanda 701342	CHI	L'aria è:	<ul style="list-style-type: none"> * un composto gassoso * una miscela gassosa in parti uguali di azoto e ossigeno * una miscela gassosa contenente circa 80% di ossigeno * una miscela gassosa contenente circa 80% di azoto * Nessuna delle altre risposte è corretta
21219	Domanda 701343	CHI	La desinenza one, secondo le regole internazionali di nomenclatura, spetta:	<ul style="list-style-type: none"> * ai sali di acidi a lunga catena * agli esteri * ai chetoni * alle ammidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
21220	Domanda 701344	CHI	Quale dei seguenti idrocarburi ciclici NON esiste?	<ul style="list-style-type: none"> * Ciclobutano * Cicloesano * Cicloetano * Ciclopropano * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21221	Domanda 701345	CHI	Mediante la reazione di saponificazione di un trigliceride si ottiene:	<ul style="list-style-type: none"> * glicerina e saponi * sapone e zucchero * glicerina e glucosio * glucosio e saponi * Nessuna delle altre risposte è corretta
21222	Domanda 701346	CHI	Il metano è un:	<ul style="list-style-type: none"> * idrocarburo saturo * idrocarburo aromatico * idrocarburo ciclico * idrocarburo insaturo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21223	Domanda 701347	CHI	Il gruppo ossidrilico (—OH) è presente:	<ul style="list-style-type: none"> * nei chetoni * nelle ammine * negli alcoli * negli idrocarburi * Nessuna delle altre risposte è corretta
21224	Domanda 701348	CHI	La formula generale di un'aldeide ($\text{R} =$ radicale alchilico) è:	<ul style="list-style-type: none"> * R—CHO * R—CN * R—COOH * R—R * Nessuna delle altre risposte è corretta
21225	Domanda 701349	CHI	C_6H_6 è la formula corrispondente al composto:	<ul style="list-style-type: none"> * esadiene * esano * benzene * cicloesano * Nessuna delle altre risposte è corretta
21226	Domanda 701350	CHI	Quale delle seguenti formule è quella dell'acido formico?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ * $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ * HCOOH * $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21227	Domanda 701351	CHI	La reazione caratteristica del benzene è:	<ul style="list-style-type: none"> * addizione nucleofila * addizione elettrofila * sostituzione nucleofila * sostituzione elettrofila * Nessuna delle altre risposte è corretta
21228	Domanda 701352	CHI	L'ibridazione sp^2 del carbonio si trova nei seguenti composti:	<ul style="list-style-type: none"> * cicloalcani * benzene ed etene * acetilene o etino * etano * Nessuna delle altre risposte è corretta
21229	Domanda 701353	CHI	Gli idrocarburi sono composti contenenti:	<ul style="list-style-type: none"> * soltanto carbonio e idrogeno * carbonio, idrogeno e ossigeno * idrogeno e ossigeno * carbonio, idrogeno e azoto * Nessuna delle altre risposte è corretta
21230	Domanda 701354	CHI	L'acido glutammico è un:	<ul style="list-style-type: none"> * dolcificante prodotto dagli amidi * amminoacido naturale * derivato dal glucosio * acido corrosivo e velenoso * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21231	Domanda 701355	CHI	La naftalina appartiene al gruppo:	<ul style="list-style-type: none"> * degli alcani * degli alcheni * degli idrocarburi aromatici * dei carburi * Nessuna delle altre risposte è corretta
21232	Domanda 701357	CHI	Oico, secondo la nomenclatura internazionale, è la desinenza da assegnare ad un:	<ul style="list-style-type: none"> * idrocarburo saturo * chetone * acido carbossilico * idrocarburo polinsaturo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21233	Domanda 701358	CHI	Un atomo di carbonio si definisce terziario se:	<ul style="list-style-type: none"> * è il terzo della catena carboniosa * è coinvolto in un triplo legame * è legato ad altri tre atomi di carbonio * è ibridato sp^3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21234	Domanda 701359	CHI	Il numero di atomi di H presenti in un alchene contenente n atomi di C è:	<ul style="list-style-type: none"> * $n + 2$ * $2n + 2$ * $2n - 2$ * $2n$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21235	Domanda 701360	CHI	Un alcool si dice terziario quando:	<ul style="list-style-type: none"> * contiene tre atomi di carbonio * contiene tre ossidrili * per ossidazione fornisce tre molecole di acido * l'ossidrile è legato ad un carbonio terziario * Nessuna delle altre risposte è corretta
21236	Domanda 701361	CHI	Quale delle seguenti formule rappresenta un amminoacido?	<ul style="list-style-type: none"> * $H_2N-CH_2-CH_2OH$ * H_2N-CH_2-COOH * H_2N-CH_2-CHO * $HOHN-CH_2-CH_2OH$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21237	Domanda 701362	CHI	Un esempio di ammina secondaria è rappresentato dalla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * $CH_3-CH_2-CO-NH_2$ * $(CH_3)_3N$ * $CH_3-CH_2-NH-CH_3$ * $CH_3-CH_2-CH_2-NH_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21238	Domanda 701363	CHI	Che tipo di ibridazione degli orbitali presenta il C nell'etere dietilico?	<ul style="list-style-type: none"> * sp^3 * sp^2 * sp * $sp^3 d^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21239	Domanda 701364	CHI	Quale dei seguenti composti è un alogenuro alchilico?	<ul style="list-style-type: none"> * CH_3CH_2OH * CH_3Cl * C_6H_5Cl * CH_3OCH_3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21240	Domanda 701365	CHI	Le ammidi sono composti organici contenenti:	<ul style="list-style-type: none"> * azoto * zolfo * selenio * fosforo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21241	Domanda 701367	CHI	Nel benzene il carbonio ha ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp^3 * sp^2 * sp * $s^2 p^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21242	Domanda 701368	CHI	Gli alchini sono:	<ul style="list-style-type: none"> * radicali alchilici * idrocarburi * composti alogenati * composti aromatici * Nessuna delle altre risposte è corretta
21243	Domanda 701369	CHI	Quale dei seguenti composti è un amminoacido?	<ul style="list-style-type: none"> * Adrenalina * Colina * Treonina * Istamina * Nessuna delle altre risposte è corretta
21244	Domanda 701370	CHI	Un amminoacido è una:	<ul style="list-style-type: none"> * sostanza contenente i gruppi carbossilico ed amminico * sostanza contenente i gruppi funzionali alcolico ed amminico * sostanza che per idrolisi produce proteine * sostanza ottenuta per idrolisi dei trigliceridi * Nessuna delle altre risposte è corretta
21245	Domanda 701371	CHI	I tioli contengono la funzione:	<ul style="list-style-type: none"> * $-SH$ * $-S-S-$ * $-SO_2-OH$ * $-SO-OH$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21246	Domanda 701372	CHI	Mediante una reazione di ossidazione un alcool secondario si trasforma in:	<ul style="list-style-type: none"> * aldeide * chetone * acido carbossilico * alcool terziario * Nessuna delle altre risposte è corretta
21247	Domanda 701373	CHI	Un'ammina secondaria alifatica è più basica di un'ammina primaria alifatica perché:	<ul style="list-style-type: none"> * presenta due gruppi amminici * presenta due doppietti elettronici da condividere * presenta due radicali alchilici che spingono elettroni sull'N * presenta più possibilità di isomeria * Nessuna delle altre risposte è corretta
21248	Domanda 701374	CHI	Gli alcani o paraffine sono composti cui compete formula bruta o grezza:	<ul style="list-style-type: none"> * $C_n H_n$ * $C_n H_{2n-2}$ * $C_n H_{2n}$ * $C_n H_{2n+2}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21249	Domanda 701375	CHI	L'acetilene è un:	<ul style="list-style-type: none"> * alchino * alchene * alcano * cicloalchene * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21250	Domanda 701376	CHI	Il saccarosio è un:	<ul style="list-style-type: none"> * monosaccaride * aldoseso * disaccaride * polisaccaride * Nessuna delle altre risposte è corretta
21251	Domanda 701377	CHI	La formula dell'acetone è:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{CH}_3\text{—CO—CH}_3$ * $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—OH}$ * $\text{CH}_3\text{—Cl}$ * $\text{C}_6\text{H}_5\text{—COOH}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21252	Domanda 701378	CHI	L'isomeria ottica è dovuta alla presenza nella molecola di:	<ul style="list-style-type: none"> * un doppio legame * un triplo legame * un atomo di carbonio asimmetrico * due gruppi funzionali diversi * Nessuna delle altre risposte è corretta
21253	Domanda 701379	CHI	L'etene reagisce con il cloro, con il bromo e con l'acido cloridrico. Tali reazioni sono esempi di:	<ul style="list-style-type: none"> * sostituzione * addizione * condensazione * neutralizzazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21254	Domanda 701380	CHI	Gli acidi carbossilici, R—COOH , interagiscono con l'acqua dando luogo a:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{R—COO}^- + \text{H}_3\text{O}^+$ * $\text{R—COO}^+ + \text{H}_3\text{O}^+$ * $\text{R—COO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2$ * $\text{R—CHO} + \text{H}_2\text{O}_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21255	Domanda 701381	CHI	Gli acidi carbossilici sono:	<ul style="list-style-type: none"> * acidi inorganici * acidi organici * monosaccaridi * lipidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
21256	Domanda 701382	CHI	La molecola degli acidi organici è caratterizzata:	<ul style="list-style-type: none"> * dallo ione ammonio * dal gruppo carbossilico * dal gruppo ossidrilico * dal gruppo carbonilico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21257	Domanda 701383	CHI	Quale delle seguenti formule rappresenta un fenolo?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{C}_6\text{H}_5\text{—OH}$ * $\text{C}_6\text{H}_5\text{—CH}_2\text{OH}$ * $\text{C}_6\text{H}_5\text{—CHO}$ * $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{OH}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21258	Domanda 701384	CHI	Nelle aldeidi è presente:	<ul style="list-style-type: none"> * lo ione ammonio * l'ossidrile * il carbonile * il carbossile * Nessuna delle altre risposte è corretta
21259	Domanda 701385	CHI	La desinenza caratteristica delle aldeidi è:	<ul style="list-style-type: none"> * ano * ene * ale * one * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21260	Domanda 701386	CHI	Indicare il composto che appartiene agli idrocarburi aromatici policiclici:	<ul style="list-style-type: none"> * toluene * benzene * cicloesano * fenantrene * Nessuna delle altre risposte è corretta
21261	Domanda 701387	CHI	Ogni atomo di carbonio nell'etano ha ibridazione:	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp^2 * sp^3 * sp^1d * Nessuna delle altre risposte è corretta
21262	Domanda 701388	CHI	Qual è tra i seguenti composti quello aromatico?	<ul style="list-style-type: none"> * Formaldeide * Acido formico * Acido acetico * Acido benzoico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21263	Domanda 701389	CHI	La formula $R-CO-R$ corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * un chetone * un ossiacido * un etere * un alchene * Nessuna delle altre risposte è corretta
21264	Domanda 701390	CHI	Le ammine sono composti organici formalmente derivati da:	<ul style="list-style-type: none"> * acido nitrico * acido nitroso * ammoniaca * idrazina * Nessuna delle altre risposte è corretta
21265	Domanda 701391	CHI	Un'ammide è rappresentata dalla formula:	<ul style="list-style-type: none"> * $CH_3-CH_2-NH_2$ * $(CH_3)_2NH$ * CH_3-CONH_2 * $CH_3-COONH_4$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21266	Domanda 701392	CHI	Il cicloesano ha formula bruta:	<ul style="list-style-type: none"> * C_6H_{14} * C_6H_8 * C_6H_4 * C_6H_{10} * Nessuna delle altre risposte è corretta
21267	Domanda 701393	CHI	La seguente formula di struttura $CH_2=CH-CH=CH_2$ corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * butano * uno-butene * due-butene * butadiene * Nessuna delle altre risposte è corretta
21268	Domanda 701394	CHI	Il composto $CH_3-CH_2-CH_3$ presenta:	<ul style="list-style-type: none"> * un atomo di carbonio terziario e due primari * due carboni primari e uno secondario * uno primario e due secondari * tre secondari * Nessuna delle altre risposte è corretta
21269	Domanda 701395	CHI	Quando due molecole di glucosio ($C_6H_{12}O_6$) reagiscono per formare una molecola di maltosio ($C_{12}H_{22}O_{11}$) la formula del maltosio non è $C_{12}H_{24}O_{12}$ pe	<ul style="list-style-type: none"> * si verifica una idrolisi * si elimina acqua * si aggiunge acqua * si ha una transesterificazione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21270	Domanda 701396	CHI	Il glucosio differisce dal galattosio per:	<ul style="list-style-type: none"> * la configurazione di un carbonio asimmetrico * la composizione isotopica * le dimensioni della catena * il numero di gruppi —OH presenti nella molecola * Nessuna delle altre risposte è corretta
21271	Domanda 701397	CHI	La disposizione degli atomi di carbonio del benzene nello spazio è:	<ul style="list-style-type: none"> * casuale * a barca (o tino) * planare * a sedia * Nessuna delle altre risposte è corretta
21272	Domanda 701398	CHI	Qual è la natura del composto organico C ₄ H ₆ ?	<ul style="list-style-type: none"> * Alcano * Alchino * Alchene * Cicloalcano * Nessuna delle altre risposte è corretta
21273	Domanda 701399	CHI	Gli alcoli sono:	<ul style="list-style-type: none"> * idrocarburi ciclici * composti organici contenenti il gruppo —NH₂ * sali dell'acido pimelico * composti organici contenenti il gruppo —OH * Nessuna delle altre risposte è corretta
21274	Domanda 701400	CHI	Non possono formare tra loro legami a idrogeno:	<ul style="list-style-type: none"> * gli alcoli * le ammine terziarie * gli acidi carbossilici * le ammine primarie * Nessuna delle altre risposte è corretta
21275	Domanda 701401	CHI	La sostanza indicata qui di seguito: HO—CH ₂ —CH ₂ —CH ₂ —COOH si chiama acido:	<ul style="list-style-type: none"> * malico * acetacetico * gamma-idrossibutirrico * beta-idrossipropionico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21276	Domanda 701402	CHI	NH ₂ —CO—NH ₂ rappresenta la formula di:	<ul style="list-style-type: none"> * urea * un amminoacido * ammoniaca * carbonato di ammonio * Nessuna delle altre risposte è corretta
21277	Domanda 701403	CHI	Gli isomeri cis e trans sono:	<ul style="list-style-type: none"> * isomeri ottici * isomeri geometrici * isomeri conformazionali * tautomeri * Nessuna delle altre risposte è corretta
21278	Domanda 701404	CHI	Mediante decarbossilazione dell'acido propionico si ottiene:	<ul style="list-style-type: none"> * propano * etano * butano * propene * Nessuna delle altre risposte è corretta
21279	Domanda 701405	CHI	Quale degli acidi grassi sotto indicati contiene un solo doppio legame tra carbonio e carbonio?	<ul style="list-style-type: none"> * Acido stearico * Acido oleico * Acido linoleico * Acido linolenico * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21280	Domanda 701406	CHI	L'emoglobina contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * Fe * Mg * Hg * Cu * Nessuna delle altre risposte è corretta
21281	Domanda 701407	CHI	Il gruppo —COOH è caratteristico:	<ul style="list-style-type: none"> * degli alcoli * degli acidi carbossilici * delle aldeidi * dei chetoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21282	Domanda 701408	CHI	Quale di questi composti non è un idrocarburo?	<ul style="list-style-type: none"> * Etanolo * Etano * Etino * Etene * Nessuna delle altre risposte è corretta
21283	Domanda 701409	CHI	La glicina (o glicocola) è:	<ul style="list-style-type: none"> * un polisaccaride * un amminoacido * un polimero di sintesi * una proteina adesiva * Nessuna delle altre risposte è corretta
21284	Domanda 701410	CHI	A quale classe di monosaccaridi appartiene il glucosio?	<ul style="list-style-type: none"> * Triosi * Tetrosi * Pentosi * Esosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
21285	Domanda 701411	CHI	Qual è la natura del composto organico (CH ₃ CO) ₂ O?	<ul style="list-style-type: none"> * Etere * Anidride * Estere * Chetone * Nessuna delle altre risposte è corretta
21286	Domanda 701412	CHI	Un atomo di carbonio è asimmetrico quando:	<ul style="list-style-type: none"> * presenta ibridazione sp² * la molecola che lo contiene presenta elementi di simmetria * è legato a quattro gruppi o atomi diversi * è legato ad altri 4 atomi di carbonio * Nessuna delle altre risposte è corretta
21287	Domanda 701413	CHI	La formula bruta dell'etanolo è:	<ul style="list-style-type: none"> * C₃H₄O * C₄H₄O₂ * C₂H₂O * C₂H₆O * Nessuna delle altre risposte è corretta
21288	Domanda 701414	CHI	La formula C ₂ H ₄ rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * propano * etilene * benzene * acetilene * Nessuna delle altre risposte è corretta
21289	Domanda 701415	CHI	Nel metano:	<ul style="list-style-type: none"> * la molecola ha struttura tetraedrica * gli atomi formano fra loro angoli di 120° * gli atomi formano fra loro angoli di 90° * la molecola è planare, con il C al centro e gli H ai vertici di un quadrato * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21290	Domanda 701416	CHI	Un carboidrato a 3 atomi di carbonio è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * trisaccaride * trioso * saccarosio * glicogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
21291	Domanda 701417	CHI	Un atomo di carbonio può formare, al massimo:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 legami covalenti * 2 legami covalenti * 4 legami covalenti * 6 legami covalenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
21292	Domanda 701418	CHI	Glucosio e fruttosio sono i monosaccaridi costituenti il disaccaride:	<ul style="list-style-type: none"> * maltosio * cellobiosio * lattosio * saccarosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
21293	Domanda 701419	CHI	Per idrogenazione del propene si ottiene:	<ul style="list-style-type: none"> * propino * propano * propanolo * propanale * Nessuna delle altre risposte è corretta
21294	Domanda 701421	CHI	Il legame peptidico è un legame del tipo:	<ul style="list-style-type: none"> * estereo * ammidico * etero * di anidride * Nessuna delle altre risposte è corretta * acetalico
21295	Domanda 701422	CHI	Il tiofene è un eterociclo contenente:	<ul style="list-style-type: none"> * azoto * ossigeno * fosforo * zolfo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21296	Domanda 701423	CHI	La struttura R—NH ₂ caratterizza:	<ul style="list-style-type: none"> * le ammidi * le ammine primarie * le ammine secondarie * i nitrili * Nessuna delle altre risposte è corretta
21297	Domanda 701424	CHI	In un alchene il numero degli atomi di carbonio è sempre uguale:	<ul style="list-style-type: none"> * al numero di atomi di idrogeno * al doppio del numero degli atomi di idrogeno * alla metà del numero degli atomi di idrogeno * alla terza parte del numero degli atomi di idrogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
21298	Domanda 701425	CHI	Quale di queste sostanze appartiene alla classe dei composti eterociclici a carattere aromatico?	<ul style="list-style-type: none"> * Benzene * Cicloesano * Pirrolo * Tetraidrofurano * Nessuna delle altre risposte è corretta
21299	Domanda 701426	CHI	Gli alcoli monovalenti sono composti organici contenenti:	<ul style="list-style-type: none"> * un gruppo tiolico * un gruppo carbossilico * un gruppo amminico * un gruppo ossidrilico * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21300	Domanda 701427	CHI	Il composto $\text{CH}_3\text{—CN}$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * un sale di ammonio ternario * un'ammina * un'ammide * un nitrile * Nessuna delle altre risposte è corretta
21301	Domanda 701428	CHI	L'acido aspartico è:	<ul style="list-style-type: none"> * un acido minerale forte * un ossiacido * un amminoacido * un peptide acido * Nessuna delle altre risposte è corretta
21302	Domanda 701429	CHI	Qual è la formula dell'alcool etilico?	<ul style="list-style-type: none"> * CH_4OH * H_2CO_4 * H_2CO_3 * $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21303	Domanda 701430	CHI	Quali tra i seguenti composti è un amminoacido?	<ul style="list-style-type: none"> * Alanina * Anilina * Atropina * Formalina * Nessuna delle altre risposte è corretta
21304	Domanda 701431	CHI	L'acetato di isopropile è un:	<ul style="list-style-type: none"> * etere * estere * sale organico * epossido * Nessuna delle altre risposte è corretta
21305	Domanda 701432	CHI	Il propano è un:	<ul style="list-style-type: none"> * alchene * alchino * alcano * composto aromatico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21306	Domanda 701433	CHI	Gli alchini sono idrocarburi contenenti almeno:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame semplice * un legame doppio * un legame triplo * un atomo d'azoto * Nessuna delle altre risposte è corretta
21307	Domanda 701434	CHI	Il propanolo è un:	<ul style="list-style-type: none"> * idrocarburo aromatico * alcool * aldeide * chetone * Nessuna delle altre risposte è corretta
21308	Domanda 701435	CHI	Quando si ha l'isomeria ottica?	<ul style="list-style-type: none"> * Quando due composti diversi hanno la stessa formula grezza * Quando si ha la presenza di un doppio legame tra due atomi di carbonio * Quando si ha diversa posizione di un sostituito su una catena di atomi di carbonio * Quando si ha la presenza di un carbonio chirale * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21309	Domanda 701436	CHI	Quale composto è rappresentato dalla formula $\text{CH}_3\text{—CO—CH}_3$?	<ul style="list-style-type: none"> * Un alcool * Un'aldeide * Un chetone * Un estere * Nessuna delle altre risposte è corretta
21310	Domanda 701437	CHI	Che tipo di ibridazione degli orbitali presentano gli atomi di C nell'etere dimetilico?	<ul style="list-style-type: none"> * sp^3 * sp^2 * sp * sp^3d^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21311	Domanda 701438	CHI	Quale tra le seguenti sostanze è un chetone?	<ul style="list-style-type: none"> * Anilina * Acetone * Etanolo * Acetato * Nessuna delle altre risposte è corretta * Ossalato
21312	Domanda 701439	CHI	Quale tra le seguenti sostanze appartiene alla categoria dei composti eterociclici con carattere aromatico?	<ul style="list-style-type: none"> * Benzene * Cicloesene * Tetraidrofurano * Piridina * Nessuna delle altre risposte è corretta
21313	Domanda 701440	CHI	Che cosa si intende con il termine di orbitale?	<ul style="list-style-type: none"> * l'orbita descritta dall'elettrone attorno al nucleo * la regione di spazio nella quale è massima la probabilità di trovare l'elettrone * la distanza massima dell'orbita con più energia * la valenza dell'atomo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21314	Domanda 701441	CHI	Il legame idrogeno è:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame eccezionalmente forte * presente nell'acqua * un legame covalente * presente nel ciclobutano * Nessuna delle altre risposte è corretta
21315	Domanda 701442	CHI	Due isotopi hanno uguale:	<ul style="list-style-type: none"> * numero di massa * peso atomico * numero di protoni * numero di neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21316	Domanda 701443	CHI	Quanti stereoisomeri ha il 2-pentene?	<ul style="list-style-type: none"> * 4 * 0 * 2 * 10 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21317	Domanda 701444	CHI	Gli alcheni sono:	<ul style="list-style-type: none"> * idrocarburi saturi * idrocarburi aromatici * idrocarburi insaturi * eterociclici * Nessuna delle altre risposte è corretta
21318	Domanda 701445	CHI	Che cosa è l'etino?	<ul style="list-style-type: none"> * un alchene * un alcano * un altro nome dell'acetilene * un cicloalcano * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21319	Domanda 701446	CHI	Che cosa è il saccarosio?	<ul style="list-style-type: none"> * un monosaccaride * un aldoso * un disaccaride * un trioso * Nessuna delle altre risposte è corretta
21320	Domanda 701447	CHI	Come sono le molecole di acqua?	<ul style="list-style-type: none"> * apolari * completamente dissociate * polari * prive di legami idrogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
21321	Domanda 701448	CHI	Qual è il simbolo della molarità	<ul style="list-style-type: none"> * M * Mo * N * m * Nessuna delle altre risposte è corretta
21322	Domanda 701449	CHI	Un idrocarburo contenente tre doppi legami è:	<ul style="list-style-type: none"> * un triene * un diene * un tetraene * un monoene * Nessuna delle altre risposte è corretta
21323	Domanda 701450	CHI	In quali molecole si trova il legame peptidico?	<ul style="list-style-type: none"> * nelle proteine * negli acidi nucleici * nei polisaccaridi * nei carboidrati * Nessuna delle altre risposte è corretta
21324	Domanda 701451	CHI	Il legame glicosidico è presente:	<ul style="list-style-type: none"> * nei polisaccaridi * nelle proteine * nei grassi semplici * non esiste * Nessuna delle altre risposte è corretta
21325	Domanda 701452	CHI	Il legame estereo è presente:	<ul style="list-style-type: none"> * nei trigliceridi * nei polisaccaridi * nelle proteine * non esiste * Nessuna delle altre risposte è corretta
21326	Domanda 701453	CHI	Quale di questi è un carboidrato?	<ul style="list-style-type: none"> * il fruttosio * il triptofano * l'alanina * il colesterolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21327	Domanda 701454	CHI	La massa atomica relativa dell' uranio $^{238}_{92}\text{U}$ è 238,0508. Qual è la massa in grammi di una mole di $^{238}_{92}\text{U}$?	<ul style="list-style-type: none"> * $6,022137 \times 10^{23}$ * 238,0508 g * $395,2229 \times 10^{-24}$ g * No g * Nessuna delle altre risposte è corretta
21328	Domanda 701455	CHI	La massa molare dello zolfo è 32,066 g/mol. Quante moli di zolfo sono presenti in un bicchiere riempito con 64,132 g di zolfo?	<ul style="list-style-type: none"> * 82,6 moli * 1 mole * 32,066 moli * 2 moli * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21329	Domanda 701456	CHI	La massa molare del silicio è 28,086 g/mol. Si hanno a disposizione 3 moli di silicio, a quanti g corrispondono?	<ul style="list-style-type: none"> * 84,258 g * 2,66 g * 28,086 g * 74,7 g * Nessuna delle altre risposte è corretta
21330	Domanda 701457	CHI	Un foglio di rame puro pesa 254,184 g. Indicare quante moli di rame esso contiene se la massa molare nel rame è 63,546 g	<ul style="list-style-type: none"> * 4 moli * 50,665 moli * 63,546 moli * 1 mole * Nessuna delle altre risposte è corretta
21331	Domanda 701458	CHI	Un cilindro graduato contiene 1003,0 g di mercurio. Determinare quante moli di mercurio sono presenti nel cilindro se la massa molare del mercurio è 200,6 g	<ul style="list-style-type: none"> * 5 moli * 25,40 moli * 25 moli * 13,35 moli * Nessuna delle altre risposte è corretta
21332	Domanda 701459	CHI	Perché ${}^7_3\text{Li}$ e ${}^7_4\text{Be}$ sono detti "isobari"?	<ul style="list-style-type: none"> * Perché hanno ugual numero di massa * Perché sono uguali * Perché appartengono a righe diverse della Tavola Periodica * Perché hanno le stesse proprietà fisiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
21333	Domanda 701460	CHI	Il diametro di un atomo di idrogeno è circa 1 Å (1 angström = 10^{-10}m). Quanti atomi di idrogeno si dovrebbero allineare per costituire una fila lunga 1 mm?	<ul style="list-style-type: none"> * 1 milione * 100 milioni * 10 milioni * 1 miliardo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21334	Domanda 701461	CHI	Per ${}^{133}_{56}\text{Ba}$ determina il numero di protoni, di neutroni e di elettroni:	<ul style="list-style-type: none"> * 43, 43, 57 * 43, 43, 43 * 57, 56, 55 * 56, 82, 56 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21335	Domanda 701462	CHI	L'elemento radioattivo tecnezio si utilizza in campo medico. Indica il numero di elettroni, protoni e neutroni in un atomo di ${}^{99}_{43}\text{Tc}$	<ul style="list-style-type: none"> * 43, 43, 43 * 43, 43, 56 * 43, 43, 57 * 43, 43, 58 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21336	Domanda 701463	CHI	Il cobalto ha tre isotopi radioattivi utilizzati in campo medico. Essi contengono rispettivamente 30, 31 e 33 neutroni. Indica il simbolo di questi isotopi sapendo che il Co ha 27 come numero atomico.	<ul style="list-style-type: none"> * ${}^{57}_{27}\text{Co}$; ${}^{58}_{27}\text{Co}$; ${}^{60}_{27}\text{Co}$ * ${}^{30}_3\text{Co}$; ${}^{30}_{30}\text{Co}$; ${}^{30}_{31}\text{Co}$ * ${}^{33}_{72}\text{Co}$; ${}^{33}_{127}\text{Co}$; ${}^{33}_{131}\text{Co}$ * ${}^{57}_{30}\text{Co}$; ${}^{57}_{31}\text{Co}$; ${}^{57}_{33}\text{Co}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21337	Domanda 701465	CHI	Qual è la massa atomica di ${}^{238}_{92}\text{U}$?	<ul style="list-style-type: none"> * 238,05 uma * 92 uma * 346,05 uma * 146,05 uma * Nessuna delle altre risposte è corretta
21338	Domanda 701466	CHI	Se in un'automobile ci sono parti cromate corrispondenti a 104 g di cromo, quante moli di cromo ci sono in quell'automobile, sapendo che la massa atomica del crome è uguale a 51.996 g/mol?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 moli * 1 moli * 3 moli * 4 moli * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21339	Domanda 701467	CHI	Qual è il numero di ossidazione del Mn nel composto KMnO_4 ?	<ul style="list-style-type: none"> * +7 * +9 * +4 * -1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21340	Domanda 701468	CHI	Qual è il numero di ossidazione del cromo nel composto Cr_2O_3 ?	<ul style="list-style-type: none"> * +6 * +3 * -6 * -3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21341	Domanda 701469	CHI	Qual è il numero di ossidazione del cromo nel composto K_2CrO_4 ?	<ul style="list-style-type: none"> * +6 * +3 * -6 * -3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21342	Domanda 701470	CHI	Qual è il numero di ossidazione del cromo nel composto $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$?	<ul style="list-style-type: none"> * +6 * +3 * -6 * -3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21343	Domanda 701471	CHI	Qual è il numero di ossidazione dello zolfo nel seguente anione SO_4^{2-} ?	<ul style="list-style-type: none"> * +6 * +3 * -6 * -3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21344	Domanda 701472	CHI	Qual è il numero di ossidazione dello zolfo nel seguente anione $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$?	<ul style="list-style-type: none"> * +6 * +2 * -6 * -3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21345	Domanda 701473	CHI	Qual è il numero di ossidazione dello zolfo nel seguente anione $\text{S}_4\text{O}_6^{2-}$?	<ul style="list-style-type: none"> * +6 * +2 * -6 * +2,5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21346	Domanda 701474	CHI	Qual è il numero di ossidazione dell'azoto in NO	<ul style="list-style-type: none"> * +6 * +2 * -6 * +3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21347	Domanda 701475	CHI	Quale dei seguenti composti appartiene alla classe delle molecole aromatiche?	<ul style="list-style-type: none"> * Anilina * Cicloesene * Cicloesano * Acetaldeide * Nessuna delle altre risposte è corretta
21348	Domanda 701476	CHI	L'ibridazione del carboni nel metano è:	<ul style="list-style-type: none"> * $1s^2 2s^2 2p^2$ * sp^3 * sp^2 * sp * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21349	Domanda 701477	CHI	A quale di queste classi di componenti appartiene l'amilosio?	<ul style="list-style-type: none"> * Aminidi * Proteine globulari * Trigliceridi * Polisaccaridi * Nessuna delle altre risposte è corretta
21350	Domanda 701478	CHI	L'idrolisi basica di un trigliceride a quale dei seguenti prodotti porta?	<ul style="list-style-type: none"> * Tre molecole di glicerina * Prodotti con struttura steroidica * Glicerina e Sali di acidi graasi * Esclusivamente a Sali di acidi grassi * Nessuna delle altre risposte è corretta
21351	Domanda 701479	CHI	Gli alcheni hanno formule molecolari generali:	<ul style="list-style-type: none"> * C_nH_{2n+2} * C_nH_{2n} * C_nH_{2n-2} * C_nH_n * Nessuna delle altre risposte è corretta
21352	Domanda 701480	CHI	L'acido pentanoico è ottenibile per le ossidazioni di:	<ul style="list-style-type: none"> * Alcol propargilico * Alcol isopropilico * 1 Pentanolo * 2 Pentanoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21353	Domanda 701481	CHI	Qual è il numero di ossidazione dell'Azoto in NH_4^+	<ul style="list-style-type: none"> * +3 * -6 * -3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21354	Domanda 701482	CHI	Qual è il numero di ossidazione del Cloro nel seguente anione ClO^-	<ul style="list-style-type: none"> * +3 * -6 * +1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21355	Domanda 701483	CHI	Qual è il numero di ossidazione del Cloro nel seguente anione ClO_3^-	<ul style="list-style-type: none"> * +3 * -6 * +5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21356	Domanda 701484	CHI	Qual è il numero di ossidazione del Cloro nel seguente anione ClO_4^-	<ul style="list-style-type: none"> * +3 * +7 * +5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21357	Domanda 701485	CHI	Scrivere la formula del seguente composto binario: ESAFLUORURO DI ZOLFO	<ul style="list-style-type: none"> * SF_6 * PI_3 * CaH_2 * P_2O_5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21358	Domanda 701486	CHI	Scrivere la formula del seguente composto binario: TRIIODURO DI FOSFORO	<ul style="list-style-type: none"> * SF_6 * PI_3 * CaH_2 * P_2O_5 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21359	Domanda 701487	CHI	Scrivere la formula del seguente composto binario: IDRURO DI CALCIO	<ul style="list-style-type: none"> * S F_6 * P I_3 * Ca H_2 * $\text{P}_2 \text{O}_5$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21360	Domanda 701488	CHI	Scrivere la formula del seguente composto binario: PENTOSSIDO DI BIFOSFORO	<ul style="list-style-type: none"> * S F_6 * P I_3 * Ca H_2 * $\text{P}_2 \text{O}_5$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21361	Domanda 701489	CHI	Scrivere la formula dell'ammoniaca:	<ul style="list-style-type: none"> * NH_3 * PH_3 * $\text{H}_5 \text{H}_3$ * Ca H_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21362	Domanda 701490	CHI	Scrivere la formula della fosfina:	<ul style="list-style-type: none"> * NH_3 * PH_3 * $\text{H}_5 \text{H}_3$ * Ca H_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21363	Domanda 701491	CHI	Scrivere la formula dell'arsina :	<ul style="list-style-type: none"> * NH_3 * PH_3 * $\text{H}_5 \text{H}_3$ * Ca H_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21364	Domanda 701492	CHI	Denominare il seguente composto: SnS	<ul style="list-style-type: none"> * Solfuro di stagno * Dicloruro di mercurio * Fosforo di alluminio * Ossido di fosforo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21365	Domanda 701493	CHI	Denominare il seguente composto: $\text{Hg}_2 \text{Cl}_2$	<ul style="list-style-type: none"> * Solfuro di stagno * Dicloruro di mercurio * Fosforo di alluminio * Ossido di fosforo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21366	Domanda 701494	CHI	Denominare il seguente composto: AIP	<ul style="list-style-type: none"> * Solfuro di stagno * Dicloruro di mercurio * Fosforo di alluminio * Ossido di fosforo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21367	Domanda 701495	CHI	Denominare il seguente composto: $\text{P}_4 \text{O}_{10}$	<ul style="list-style-type: none"> * Solfuro di stagno * Dicloruro di mercurio * Fosforo di alluminio * Ossido di fosforo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21368	Domanda 701496	CHI	Denominare il seguente composto: S H_4	<ul style="list-style-type: none"> * cloruro di idrogeno * Idruro di silicio * Solfuro di stagno * Ossido di fosforo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21369	Domanda 701497	CHI	Una soluzione è una miscela:	<ul style="list-style-type: none"> * Eterogenea * Fisicamente omogenea e chimicamente eterogenea * Fisicamente eterogenea e chimicamente omogenea * Omogenea * Nessuna delle altre risposte è corretta
21370	Domanda 701498	CHI	Una soluzione acquosa non satura di sale da cucina è un esempio di:	<ul style="list-style-type: none"> * Individuo chimico * Miscela eterogenea * Emulsione * Sistema omogeneo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21371	Domanda 701499	CHI	Indicare il numero di fasi presenti in un sistema contenuto in un bicchiere d'acqua contenente una soluzione acquosa satura di NaCl con il sale da cucina sul fondo e un cubetto di ghiaccio galleggiante	<ul style="list-style-type: none"> * 6 * 5 * 4 * 3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21372	Domanda 701500	CHI	Gli atomi di uno stesso elemento:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno tutti lo stesso numero atomico * sono tutti uguali * hanno tutti la stessa massa * hanno tutti lo stesso peso * Nessuna delle altre risposte è corretta
21373	Domanda 701501	CHI	La confezione spugnosa di polistirolo di una vaschetta per gelati è:	<ul style="list-style-type: none"> * una porzione di materia solida * una porzione di materia omogenea * una miscela eterogenea di più gas in un solido * una miscela omogenea di più gas in un solido * Nessuna delle altre risposte è corretta
21374	Domanda 701502	CHI	L'aria atmosferica filtrata dalle particelle solide è:	<ul style="list-style-type: none"> * una miscela eterogenea di più gas * una soluzione di più gas * una miscela eterogenea (miscuglio) di più gas * una disposizione non colloidale di più gas * Nessuna delle altre risposte è corretta
21375	Domanda 701503	CHI	Una soluzione acquosa satura del soluto B alla temperatura T è una soluzione in cui non si può più sciogliere:	<ul style="list-style-type: none"> * altro soluto C alla stessa temperatura T * altro soluto B pur variando la temperatura T * altro soluto B se non si varia la temperatura T * Nessuna delle altre risposte è corretta
21376	Domanda 701504	CHI	La condensazione è il passaggio dallo stato:	<ul style="list-style-type: none"> * liquido - solido * vapore - liquido * liquido - vapore * vapore - solido * Nessuna delle altre risposte è corretta
21377	Domanda 701505	CHI	La sublimazione è il passaggio dallo stato:	<ul style="list-style-type: none"> * solido - gas * solido - liquido * liquido - vapore * liquido - solido * Nessuna delle altre risposte è corretta
21378	Domanda 701506	CHI	E' un elemento chimico:	<ul style="list-style-type: none"> * il bronzo * l'acqua * l'aria * il ferro * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21379	Domanda 701507	CHI	Il legno è:	<ul style="list-style-type: none"> * una miscela omogenea * una sostanza elementare * una miscela eterogenea * una soluzione solida * Nessuna delle altre risposte è corretta
21380	Domanda 701508	CHI	L'acqua è:	<ul style="list-style-type: none"> * un aggregato di atomi di idrogeno e ossigeno * una sostanza elementare in quanto presente in natura * una miscela omogenea perché trasparente alla luce visibile * un composto chimico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21381	Domanda 701509	CHI	Una mole di molecole di un composto contiene un numero:	<ul style="list-style-type: none"> * di molecole che corrisponde al numero di Avogadro diviso per il numero di atomi che compongono la molecola * di molecole la cui massa corrisponde al numero di Avogadro * di molecole che dipende dalla loro dimensione * di Avogadro di molecole * Nessuna delle altre risposte è corretta
21382	Domanda 701510	CHI	La mole di molecole è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'insieme degli atomi contenuti in un numero di Avogadro di molecole * un modo abbreviato di dire molecole * una quantità di sostanza in grammi di sostanza pari al numero di Avogadro * la quantità di sostanza che contiene un numero di Avogadro di molecole * Nessuna delle altre risposte è corretta
21383	Domanda 701511	CHI	Il numero di Avogadro esprime il numero di:	<ul style="list-style-type: none"> * protoni contenuti in un atomo * molecole contenute in una mole di molecole * atomi contenuti in una molecola * elettroni delocalizzati in un metallo in condizioni standard * Nessuna delle altre risposte è corretta
21384	Domanda 701512	CHI	Gli isotopi 12 e 14 del carbonio differiscono tra di loro per:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero di elettroni * un protone * due protoni * due neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21385	Domanda 701513	CHI	Il numero di protoni in un atomo costituisce:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero atomico * il numero di massa * la massa molare * il numero elettrico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21386	Domanda 701514	CHI	La mole è l'unità di misura di:	<ul style="list-style-type: none"> * della quantità di sostanza del sistema S.I. * del volume di materia * del peso di sostanza * delle molecole * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21387	Domanda 701516	CHI	Gli atomi dell'elemento ossigeno:	<ul style="list-style-type: none"> * non sono identici tra di loro * hanno uguale numero di protoni ma possono differire per il numero di neutroni * hanno uguale numero di neutroni ma possono differire per il numero di elettroni * hanno uguale numero di elettroni ma possono differire per il numero di protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21388	Domanda 701517	CHI	90 g di glucosio, $C_6H_{12}O_6$, corrispondono a:	<ul style="list-style-type: none"> * 90 moli * 9 moli * 0,9 moli * 0,5 moli * Nessuna delle altre risposte è corretta
21389	Domanda 701518	CHI	L'idrogeno, il deuterio e il tritio hanno:	<ul style="list-style-type: none"> * uguale numero atomico * uguale numero di massa * uguale numero di neutroni * uguale numero di elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21390	Domanda 701519	CHI	Gli isotopi sono atomi di un elemento caratterizzato da:	<ul style="list-style-type: none"> * diverso numero di protoni * diverso numero di massa * diverso numero atomico * diverso numero di elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21391	Domanda 701520	CHI	Gli isotopi sono elementi chimici che:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno lo stesso numero di elettroni e neutroni * hanno lo stesso numero di protoni ma differiscono per il numero di neutroni * hanno lo stesso numero di neutroni * hanno lo stesso numero di elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21392	Domanda 701521	CHI	Gli isotopi dell'ossigeno ^{16}O e ^{18}O differenziano per:	<ul style="list-style-type: none"> * due protoni * due neutroni * due elettroni * un protone e un elettrone * Nessuna delle altre risposte è corretta
21393	Domanda 701522	CHI	In una mole di azoto allo stato molecolare vi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * $6,02 \times 10^{23}$ * $12,04 \times 10^{23}$ atomi * $18,06 \times 10^{23}$ * $24,08 \times 10^{23}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21394	Domanda 701523	CHI	La mole è definita come la quantità di sostanza che contiene un numero:	<ul style="list-style-type: none"> * di molecole, atomi o ioni pari al peso molecolare * di molecole pari alla molarità della soluzione * di particelle elementari (molecole, atomi, ioni, elettroni, etc.) pari al numero di Avogadro * di molecole pari al doppio del numero di Avogadro * Nessuna delle altre risposte è corretta
21395	Domanda 701524	CHI	Il numero di molecole contenuto in 36 g d'acqua ($PM=18$) è:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 36 * 36×10^{23} * $12,046 \times 10^{23}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21396	Domanda 701525	CHI	Una mole di H_2SO_4 e una mole di HCl:	<ul style="list-style-type: none"> * contengono lo stesso numero di molecole * hanno lo stesso peso molecolare * hanno due basi * contengono lo stesso numero di atomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
21397	Domanda 701526	CHI	In un atomo il numero di massa rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * la massa totale dell'atomo * il numero di protoni nel nucleo * il numero di elettroni dell'atomo * la somma dei protoni e dei neutroni che compongono il nucleo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21398	Domanda 701527	CHI	Gli atomi di un elemento:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno la stessa massa atomica * sono tutti identici tra loro * hanno uguale numero di neutroni ma possono differire per il numero di protoni * hanno uguale numero di protoni ma possono differire per il numero di neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21399	Domanda 701528	CHI	Gli isotopi di un elemento sono atomi:	<ul style="list-style-type: none"> * che si formano solo dal decadimento radioattivo di altri * aventi uguale massa ma peso diverso * aventi identiche proprietà chimiche e fisiche * che differenziano tra loro per la diversa composizione dei nuclei * Nessuna delle altre risposte è corretta
21400	Domanda 701529	CHI	I numeri quantici che caratterizzano un elettrone di un atomo sono:	<ul style="list-style-type: none"> * 3 * 4 * 1 * 2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21401	Domanda 701530	CHI	Secondo la teoria di Bohr, un elettrone ruota attorno al nucleo in un livello energetico dello stato fondamentale (quindi previsto dalla condizione quantica):	<ul style="list-style-type: none"> * emette energia e crea un campo elettrico * emette energia e crea un campo magnetico e campo elettrico * non varia la sua energia * si avvicina progressivamente al nucleo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21402	Domanda 701531	CHI	Nello stato energetico fondamentale, gli elettroni tendono ad occupare prima il livello che ha:	<ul style="list-style-type: none"> * minore energia e maggiore distanza dal nucleo * minore energia e minore distanza dal nucleo * minore energia ed è adiacente al nucleo * maggiore energia e minore distanza dal nucleo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21403	Domanda 701532	CHI	Indicare quale scienziato ottenne per primo l'evidenza sperimentale che il nucleo può provocare deviazioni importanti dal percorso delle particelle α :	<ul style="list-style-type: none"> * Thompson * Fermi * Rutherford * Lavoisier * Nessuna delle altre risposte è corretta
21404	Domanda 701533	CHI	Per caratterizzare un orbitale è necessario definire:	<ul style="list-style-type: none"> * i numeri quantici principale, secondario, magnetico e di spin * i numeri quantici principale e secondario * i numeri quantici principale, secondario e magnetico * i numeri quantici principale, secondario e di spin * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21405	Domanda 701534	CHI	La natura ondulatoria degli elettroni può essere dimostrata mediante:	<ul style="list-style-type: none"> * l'elettrolisi * fenomeni di diffrazione da parte di un reticolo cristallino * l'effetto fotoelettrico * la meccanica newtoniana * Nessuna delle altre risposte è corretta
21406	Domanda 701535	CHI	La natura corpuscolare degli elettroni può essere dimostrata mediante:	<ul style="list-style-type: none"> * l'elettrolisi * fenomeni di diffrazione da parte di un reticolo cristallino * l'effetto fotoelettrico * la meccanica newtoniana * Nessuna delle altre risposte è corretta
21407	Domanda 701536	CHI	Un orbitale s ha forma di:	<ul style="list-style-type: none"> * una sfera * una clessidra * una circonferenza * una ciambella * Nessuna delle altre risposte è corretta
21408	Domanda 701537	CHI	Un orbitale p ha forma di:	<ul style="list-style-type: none"> * una sfera * un' elissoide * due sfere diffuse una per ciascun lato del nucleo * due circonferenze legate a formare un otto * Nessuna delle altre risposte è corretta
21409	Domanda 701538	CHI	Il numero massimo di elettroni che possono essere contenuti negli orbitali di tipo 4d è:	<ul style="list-style-type: none"> * 4 * 8 * 10 * 2 con spin opposto * Nessuna delle altre risposte è corretta
21410	Domanda 701539	CHI	Un orbitale 3d può essere caratterizzato da:	<ul style="list-style-type: none"> * $n = 3, l = 3, m_l = 3$ * $n = 3, l = 2, m_l = 1$ * $n = 2, l = 3, m_l = 1$ * $n = 3, l = 2, m_l = 3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21411	Domanda 701540	CHI	Secondo il principio di esclusione di Pauli un orbitale atomico può contenere al massimo:	<ul style="list-style-type: none"> * due elettroni con spin antiparalleli * due elettroni con spin paralleli * tre elettroni con spin antiparalleli * due elettroni purchè differenti per il valore del numero quantico principale * Nessuna delle altre risposte è corretta
21412	Domanda 701541	CHI	La regola della massima molteplicità o di Hund impone che gli elettroni di un atomo:	<ul style="list-style-type: none"> * negli orbitali degeneri, prima di accoppiarsi sullo stesso orbitale, occupino singoli orbitali con spin parallelo * negli orbitali degeneri, prima di accoppiarsi sullo stesso orbitale, occupino singoli orbitali con spin antiparallelo * tendono a disporsi in tutti gli orbitali di ugual forma * occupino prima gli orbitali sferici * Nessuna delle altre risposte è corretta
21413	Domanda 701542	CHI	Il numero massimo di elettroni in orbitali f è:	<ul style="list-style-type: none"> * 6 elettroni * 8 elettroni * 10 elettroni * 14 elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21414	Domanda 701543	CHI	Nella tavola periodica, nell'ultima colonna a destra ci sono:	<ul style="list-style-type: none"> * le terre rare * i metalli * i gas puri * i gas nobili * Nessuna delle altre risposte è corretta
21415	Domanda 701544	CHI	Una reazione esotermica è una reazione che:	<ul style="list-style-type: none"> * cede calore all'ambiente * avviene in un recipiente che possono scambiare calore * può avvenire solo teoricamente ma non nella pratica * assorbe calore dall'ambiente * Nessuna delle altre risposte è corretta
21416	Domanda 701545	CHI	Quale di queste affermazioni non vale per gli elementi alogeni?	<ul style="list-style-type: none"> * appartengono al gruppo 7 della tavola periodica * nella tavola periodica si trovano nella colonna da sinistra dei gas nobili * sono tutti elementi gassosi * possono formare dei sali con i metalli * Nessuna delle altre risposte è corretta
21417	Domanda 701546	CHI	Quale dei seguenti reagenti, se combinati, non possono produrre un sale?	<ul style="list-style-type: none"> * Ossido basico ed acido * Metallo ed acido * Anidride e acido * Base ed acido * Nessuna delle altre risposte è corretta
21418	Domanda 701547	CHI	L'orbitale è la soluzione di una funzione:	<ul style="list-style-type: none"> * di stato * d'onda * esponenziale * logaritmica * Nessuna delle altre risposte è corretta
21419	Domanda 701548	CHI	Il primo modello atomico, formulato da Thomson, prevedeva:	<ul style="list-style-type: none"> * un nucleo positivo circondato da elettroni fissi * una massa sferica di elettricità positiva contenente, uniformemente distribuite, cariche negative puntiformi * protoni e neutroni nel nucleo ed elettroni all'esterno * nucleo ed elettroni ma non protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21420	Domanda 701549	CHI	Rutherford dimostrò che il modello atomico di Thomson era errato, perché, un fascio di particelle positive:	<ul style="list-style-type: none"> * attraversava solo per il 97% una sottilissima lamina d'oro. Egli si aspettava che lo attraversasse per il 100% * non subiva deviazioni attraversando una lamina d'oro * attraversava solo per il 97% una sottilissima lamina d'oro. Egli si aspettava che il fascio non lo attraversasse affatto * veniva completamente deviato da una sottilissima lamina d'oro * Nessuna delle altre risposte è corretta
21421	Domanda 701550	CHI	Completare in modo corretto la frase: l'energia di un orbitale:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce al crescere del numero quantico principale * aumenta al crescere del numero quantico principale * non dipende dal valore del numero quantico principale * è indipendente dal numero quantico secondario * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21422	Domanda 701551	CHI	Completare in modo corretto: Il numero quantico principale n può assumere tutti i valori interi...	<ul style="list-style-type: none"> * o frazionari da 1 fino a infinito * positivi da 1 fino a infinito * o frazionari da 0 fino a infinito * o frazionari da 0 fino a 8 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21423	Domanda 701552	CHI	I valori del numero quantico secondario degli orbitali s, p e d ed f sono rispettivamente:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,1,2,3 * 1,2,3,4 * -1,2,3,4 * 0,-1,2,3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21424	Domanda 701553	CHI	Completare in modo corretto: Il numero quantico magnetico m_L ...	<ul style="list-style-type: none"> * dipende dal valore del numero quantico principale dell'orbitale, ma non da quello del numero quantico secondario * dipende dai valori del numero quantico principale e del numero quantico secondario dell'orbitale * non può mai essere uguale a zero * può essere anche maggiore del valore di l dell'orbitale * Nessuna delle altre risposte è corretta
21425	Domanda 701554	CHI	I numeri quantici che caratterizzano un orbitale atomico sono:	<ul style="list-style-type: none"> * 3 * 4 * 2 * 1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21426	Domanda 701555	CHI	I gas nobili sono così chiamati perché:	<ul style="list-style-type: none"> * si ossidano facilmente * hanno una particolare stabilità dovuta alle molecole biatomiche * sono molto resistenti all'azione degli acidi * sono poco resistenti alle basi * Nessuna delle altre risposte è corretta
21427	Domanda 701556	CHI	L' elettronegatività è:	<ul style="list-style-type: none"> * il lavoro necessario per strappare a un atomo un elettrone * la tendenza di un atomo ad attrarre gli elettroni di un legame a cui partecipa * l'energia emessa quando un elettrone si associa a un atomo * la tendenza di un atomo ad acquistare elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21428	Domanda 701557	CHI	Il numero di ossidazione di un atomo in un composto rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero di elettroni che l'atomo possiede * la carica che possiede l'atomo * il numero di legami che l'atomo presenta * il numero di legami ionici che l'atomo presenta * Nessuna delle altre risposte è corretta
21429	Domanda 701558	CHI	Nel sistema periodico gli elementi di uno stesso gruppo hanno lo stesso:	<ul style="list-style-type: none"> * numero di protoni * numero di elettroni nello strato esterno * numero di massa * potenziale di ionizzazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21430	Domanda 701559	CHI	Tra le seguenti proprietà degli elementi presenta un andamento periodico:	<ul style="list-style-type: none"> * la massa nucleare * l'affinità elettronica * il numero atomico * il numero di massa * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21431	Domanda 701560	CHI	Nella tavola periodica, le dimensioni degli atomi, escludendo i gas nobili:	<ul style="list-style-type: none"> * aumentano all'aumentare del numero atomico * aumentano all'aumentare del peso atomico * aumentano dal basso verso l'alto lungo un gruppo * aumentano da destra verso sinistra lungo un periodo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21432	Domanda 701561	CHI	Gli elementi non di transizione inseriti nello stesso gruppo del sistema periodico, presentano lo stesso:	<ul style="list-style-type: none"> * valore di elettronegatività * valore del potenziale di prima ionizzazione * numero di protoni * numero di elettroni nello strato più esterno * Nessuna delle altre risposte è corretta
21433	Domanda 701562	CHI	Procedendo lungo un periodo della tavola periodica, da sinistra a destra, le proprietà metalliche:	<ul style="list-style-type: none"> * si accentuano * restano costanti * diminuiscono * variano periodicamente * Nessuna delle altre risposte è corretta
21434	Domanda 701563	CHI	Dall'alto in basso lungo un gruppo, il raggio degli atomi:	<ul style="list-style-type: none"> * decresce * aumenta per i primi tre periodi e poi decresce * non varia * aumenta * Nessuna delle altre risposte è corretta
21435	Domanda 701564	CHI	L'affinità elettronica di un atomo:	<ul style="list-style-type: none"> * misura la tendenza ad attrarre elettroni * misura la tendenza ad attrarre elettroni di legame * è la variazione di energia legata all'acquisto di un elettrone * è la variazione di energia per la cessione di un elettrone * Nessuna delle altre risposte è corretta
21436	Domanda 701565	CHI	Litio e potassio:	<ul style="list-style-type: none"> * appartengono allo stesso periodo del sistema periodico * formano entrambi ioni negativi * possiedono lo stesso numero di protoni nel nucleo * possiedono lo stesso numero di elettroni nell'ultimo livello * Nessuna delle altre risposte è corretta
21437	Domanda 701566	CHI	Gli alogeni:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno la tendenza ad acquistare un elettrone * hanno la tendenza a perdere gli elettroni più esterni * hanno la tendenza a formare ioni positivi * sono gas nobili * Nessuna delle altre risposte è corretta
21438	Domanda 701567	CHI	Nella tavola periodica degli elementi l'elettronegatività lungo un gruppo (andando dall'alto verso il basso):	<ul style="list-style-type: none"> * cresce progressivamente * decresce progressivamente * resta invariata * cresce progressivamente solo nei primi tre gruppi, resta invariata negli altri * Nessuna delle altre risposte è corretta
21439	Domanda 701568	CHI	Tutti gli elementi di un gruppo hanno:	<ul style="list-style-type: none"> * la stessa configurazione elettronica esterna * lo stesso numero quantico principale * la stessa affinità elettronica * lo stesso potenziale di ossidazione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21440	Domanda 701569	CHI	Gli alogeni hanno configurazione elettronica esterna:	<ul style="list-style-type: none"> * $s^2 p^5$ * $s^2 p^3$ * s * $s^2 p$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21441	Domanda 701570	CHI	Nella tavola periodica gli elementi sono disposti in righe orizzontali dette:	<ul style="list-style-type: none"> * gruppi * blocchi unitari * gruppi funzionali * famiglie * Nessuna delle altre risposte è corretta
21442	Domanda 701571	CHI	La formula di struttura di un composto indica:	<ul style="list-style-type: none"> * la struttura cristallina del composto * la disposizione tridimensionale della molecola del composto * la struttura atomica degli elementi componenti * lo stato di aggregazione del composto * Nessuna delle altre risposte è corretta
21443	Domanda 701572	CHI	Un legame covalente polarizzato si instaura fra:	<ul style="list-style-type: none"> * molecole con polarità opposta * un atomo di un metallo e un atomo di un non metallo * ioni di carica opposta formando composti globalmente neutri * due atomi aventi diversa elettronegatività * Nessuna delle altre risposte è corretta
21444	Domanda 701573	CHI	Le forze di attrazione di van der Waals tra due molecole aumentano:	<ul style="list-style-type: none"> * con la temperatura * con il potenziale di ionizzazione * con il tempo * con il volume delle molecole * Nessuna delle altre risposte è corretta
21445	Domanda 701574	CHI	Lo ione ammonio NH_4^+ ha forma:	<ul style="list-style-type: none"> * triangolare * piramidale * tetraedrica * quadrata * Nessuna delle altre risposte è corretta
21446	Domanda 701575	CHI	Il legame presente nella molecola HF è:	<ul style="list-style-type: none"> * covalente polarizzato * covalente omopolare * ionico * a ponte di idrogeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
21447	Domanda 701576	CHI	Il legame chimico tra due ioni forma:	<ul style="list-style-type: none"> * molecole gassose * un reticolo cristallino di ioni che può estendersi nelle tre direzioni dello spazio * coppie di ioni nei liquidi e un reticolo cristallino nei solidi * composti solidi liquidi o gassosi a seconda dei casi * Nessuna delle altre risposte è corretta
21448	Domanda 701577	CHI	Indicare, tra i seguenti composti, quello che non forma legami a ponte di idrogeno con l'acqua:	<ul style="list-style-type: none"> * NH_3 * HF * CH_3OH * CH_3COOH * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21449	Domanda 701578	CHI	I composti covalenti omopolari:	<ul style="list-style-type: none"> * conducono la corrente allo stato fuso e in soluzione acquosa * non conducono la corrente allo stato solido e allo stato fuso * conducono la corrente in soluzione acquosa ma non allo stato fuso * non conducono mai la corrente * Nessuna delle altre risposte è corretta
21450	Domanda 701579	CHI	I composti ionici:	<ul style="list-style-type: none"> * sono più facilmente solubili in solventi polari * sono più facilmente solubili in solventi apolari * sono solubili in solventi incapaci di formare legami a idrogeno * sono sempre solubili in benzina * Nessuna delle altre risposte è corretta
21451	Domanda 701580	CHI	I legami presenti nella molecola di acqua (H ₂ O) sono:	<ul style="list-style-type: none"> * covalenti polari * a ponte di idrogeno * covalenti apolari * uno ionico e l'altro covalente * Nessuna delle altre risposte è corretta
21452	Domanda 701581	CHI	Il Un legame covalente polare si può formare:	<ul style="list-style-type: none"> * tra due elementi di diversa elettronegatività * tra due ioni di segno opposto * tra una coppia ionica * solo tra due atomi uguali * Nessuna delle altre risposte è corretta
21453	Domanda 701582	CHI	I legami di van der Waals sono:	<ul style="list-style-type: none"> * covalenti dativi * dipolari deboli * omopolari * ionici * Nessuna delle altre risposte è corretta
21454	Domanda 701583	CHI	Per legame covalente doppio si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * un legame tra due ioni * un legame tra due molecole * un legame che deriva dalla compartecipazione di una coppia di elettroni * un legame che deriva dalla compartecipazione di due coppie di elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21455	Domanda 701584	CHI	Quale dei seguenti elementi forma molecole biatomiche?	<ul style="list-style-type: none"> * N * Mg * Fe * K * Nessuna delle altre risposte è corretta
21456	Domanda 701585	CHI	Quale delle seguenti sostanze è un composto ionico?	<ul style="list-style-type: none"> * MgCl₂ * H₂ * HCl gassoso * Cl₂ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21457	Domanda 701586	CHI	Il legame covalente	<ul style="list-style-type: none"> * consiste nella messa in compartecipazione di coppie di elettroni fra atomi * si forma solo fra atomi uguali * consiste nello scambio di protoni da parte degli atomi coinvolti * porta in ogni caso alla formazione di ioni * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21458	Domanda 701587	CHI	Il legame ionico:	<ul style="list-style-type: none"> * forma molecole molto stabili * Implica comunque la formazione di una molecola * consiste nello scambio di cariche positive fra atomi * forma composti in ogni caso dotati di conducibilità elettrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
21459	Domanda 701588	CHI	Gli atomi che formano un legame covalente:	<ul style="list-style-type: none"> * condividono elettroni e sovrappongono orbitali * condividono elettroni e conservano orbitali atomici * sovrappongono orbitali ma non condividono elettroni * si scambiano elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21460	Domanda 701589	CHI	Un legame chimico si forma perché gli atomi legandosi:	<ul style="list-style-type: none"> * aumentano la loro energia * diminuiscono la loro energia * possono mantenere costante l'energia * assumono orbitali molecolari * Nessuna delle altre risposte è corretta
21461	Domanda 701590	CHI	Il prodotto della pressione per il volume di un gas (PV) ha le dimensioni:	<ul style="list-style-type: none"> * di una forza diviso per una lunghezza * di un lavoro * non ha dimensioni, infatti è adimensionale * ha le dimensioni di un lavoro diviso per una superficie * Nessuna delle altre risposte è corretta
21462	Domanda 701591	CHI	L'ossigeno presente nell'aria atmosferica fluisce negli alveoli polmonari con un meccanismo fisico:	<ul style="list-style-type: none"> * perché attratto dall'anidride carbonica contenuta in essi * perché la sua pressione parziale nell'aria è maggiore che negli alveoli * nonostante la sua pressione parziale nell'aria sia maggiore che negli alveoli * perché negli alveoli la temperatura è maggiore * Nessuna delle altre risposte è corretta
21463	Domanda 701592	CHI	Quando il sudore evapora dalla fronte dello studente sotto esame, la fronte:	<ul style="list-style-type: none"> * perde alcuni amminoacidi del collagene della pelle * si riscalda * perde sali * rimane a temperatura costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
21464	Domanda 701593	CHI	La tensione di vapore di un liquido:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce con la temperatura * aumenta con la temperatura * non varia con il variare della temperatura * varia solo con il variare della pressione esterna * Nessuna delle altre risposte è corretta
21465	Domanda 701594	CHI	I composti gassosi a temperatura e pressione ambiente sono costituiti da:	<ul style="list-style-type: none"> * molecole associate o libere a seconda della possibilità di formare legami a ponte di idrogeno o ionici * ioni o atomi in continuo movimento * molecole singole in continuo movimento * atomi singoli derivanti dalle molecole poliatomiche * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21466	Domanda 701595	CHI	Se a temperatura costante si dimezza il volume di un gas la sua pressione:	<ul style="list-style-type: none"> * si raddoppia * si dimezza * si mantiene costante finché non varia la T * aumenta ma non raddoppia * Nessuna delle altre risposte è corretta
21467	Domanda 701596	CHI	Indicare i tipi di solidi che hanno mediamente il più alto punto di fusione:	<ul style="list-style-type: none"> * metallici e ionici * molecolari e metallici * molecolari e ionici * ionici e covalenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
21468	Domanda 701597	CHI	Un gas reale tende a comportarsi come un gas ideale:	<ul style="list-style-type: none"> * a basse pressioni ed elevate temperature * a basse temperature ed elevate pressioni * al di sotto di 273,15 K * al disopra di 200 atm * Nessuna delle altre risposte è corretta
21469	Domanda 701598	CHI	Una mole di un gas a 0°C e 1 atm occupa:	<ul style="list-style-type: none"> * 273,15 L * 22,414 L x n° di atomi presenti nella molecola * 22,414 L * 6,02 10²³ L * Nessuna delle altre risposte è corretta
21470	Domanda 701599	CHI	In una trasformazione isoterma di un gas, si mantiene costante la pressione. Ne consegue che:	<ul style="list-style-type: none"> * il volume del gas resta costante * il volume del gas diminuisce * la massa del gas varia * il volume del gas aumenta * Nessuna delle altre risposte è corretta
21471	Domanda 701600	CHI	L' energia cinetica delle molecole di un gas dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla natura del gas * dalla pressione esercitata dal gas * dalla presenza di altri gas nel recipiente * dal volume occupato dal gas * Nessuna delle altre risposte è corretta
21472	Domanda 701601	CHI	Le particelle di un solido cristallino:	<ul style="list-style-type: none"> * sono immobili nel reticolo cristallino * possono vibrare attorno ai nodi del reticolo cristallino * si scambiano continuamente posizione nel reticolo dando luogo ad un equilibrio dinamico * sono libere di muoversi purché al di sopra di 0°C * Nessuna delle altre risposte è corretta
21473	Domanda 701602	CHI	Le particelle di un liquido hanno forze di attrazione intermolecolari:	<ul style="list-style-type: none"> * maggiori di quelle presenti nello stato solido * minori di quelle presenti nello stato solido * minori di quelle presenti nello stato gassoso * esclusivamente di van der Waals * Nessuna delle altre risposte è corretta
21474	Domanda 701603	CHI	Le sostanze allo stato gassoso:	<ul style="list-style-type: none"> * sono più ordinate che allo stato liquido e allo stato solido * sono meno ordinate che allo stato solido ma più ordinate che allo stato liquido * sono meno ordinate che allo stato liquido e allo stato solido * oscillano attorno a posizioni fisse * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21475	Domanda 701604	CHI	Il passaggio di una sostanza dallo stato liquido allo stato solido:	<ul style="list-style-type: none"> * avviene con assorbimento o cessione di energia termica a seconda della natura della sostanza * avviene con assorbimento di calore * avviene con cessione di energia termica * avviene con assorbimento di energia termica * Nessuna delle altre risposte è corretta
21476	Domanda 701605	CHI	Al la temperatura di 273,15 K (0°C) e alla pressione di 10^5 Pa due moli di N_2 , occupano un volume:	<ul style="list-style-type: none"> * maggiore di quello di due moli di Cl_2 ($M_r = 70$) * di circa 20 L * di circa 45 L * maggiore di quello di due moli di H_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21477	Domanda 701606	CHI	Il diossido di silicio SiO_2 è un solido:	<ul style="list-style-type: none"> * molecolare * ionico * covalente * amorfo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21478	Domanda 701607	CHI	Indicare, tra le seguenti, l'espressione che non rappresenta la legge di Boyle:	<ul style="list-style-type: none"> * $PV = K$ (a $T = \text{cost.}$) * $P = K/V$ (a $T = \text{cost.}$) * $V = K/P$ (a $T = \text{cost.}$) * $P/V = K$ (a $T = \text{cost.}$) * Nessuna delle altre risposte è corretta
21479	Domanda 701608	CHI	La pressione totale di una miscela gassosa è:	<ul style="list-style-type: none"> * di poco minore della somma delle pressioni parziali dei singoli componenti * di poco maggiore della somma delle pressioni parziali dei singoli componenti * esattamente uguale alla somma delle pressioni parziali dei singoli componenti * esattamente uguale alla somma delle pressioni parziali dei componenti a molecola monoatomica * Nessuna delle altre risposte è corretta
21480	Domanda 701609	CHI	Un fluido (gas o liquido) passa sempre:	<ul style="list-style-type: none"> * da una posizione a pressione maggiore a una posizione a pressione minore * da una posizione a pressione minore a una posizione a pressione maggiore * da una posizione a temperatura maggiore una posizione a temperatura minore * da una posizione a temperatura minore a una posizione a temperatura maggiore * Nessuna delle altre risposte è corretta
21481	Domanda 701610	CHI	Il parametro che indica la direzione flusso di materia nei fluidi (gas e liquido) è	<ul style="list-style-type: none"> * la densità * la viscosità * la pressione * la temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
21482	Domanda 701611	CHI	L'espressione il simile scioglie il simile è un criterio pratico per la scelta di un solvente e significa che:	<ul style="list-style-type: none"> * un solvente polare scioglie meglio un soluto polare e uno apolare scioglie meglio un soluto apolare * il solvente e il soluto devono avere forme molecolari simili * il solvente e il soluto devono avere volumi molecolari simili * il solvente e il soluto devono avere simile densità * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21483	Domanda 701612	CHI	La solubilità in acqua di un sale, all'aumentare della temperatura:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce in ogni caso * non dipende dalla temperatura * aumenta in ogni caso * diminuisce se la dissoluzione del sale è esotermica (avviene con sviluppo di calore) * Nessuna delle altre risposte è corretta
21484	Domanda 701613	CHI	Indicare la soluzione con pressione osmotica maggiore:	<ul style="list-style-type: none"> * urea 0,1 M * glucosio 0,1 M * cloruro di sodio 0,05 M * solfato di rame 0,05 M * Nessuna delle altre risposte è corretta
21485	Domanda 701614	CHI	Una soluzione contenente 0,05 moli di HCl in 100 ml è:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,05 M * 0,5 M * 0,05 N * Nessuna delle altre risposte è corretta
21486	Domanda 701615	CHI	Un composto ionico si dissocia in un solvente:	<ul style="list-style-type: none"> * organico * apolare * protico * con bassa costante dielettrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
21487	Domanda 701616	CHI	L'aggiunta di glucosio ad una soluzione di NaCl:	<ul style="list-style-type: none"> * abbassa il punto di ebollizione della soluzione * aumenta il pH della soluzione * diminuisce il pH della soluzione * aumenta la conducibilità elettrica della soluzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21488	Domanda 701617	CHI	Tra le seguenti sostanze indicare l'elettrolita debole:	<ul style="list-style-type: none"> * cloruro di potassio * idrossido di sodio * acido solforico * acido acetico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21489	Domanda 701618	CHI	Una soluzione si dice satura se è:	<ul style="list-style-type: none"> * in equilibrio dinamico con il soluto indisciolto * in equilibrio statico con il soluto indisciolto * più diluita di quella a concentrazione massima di soluto * più concentrata di quella a concentrazione massima di soluto * Nessuna delle altre risposte è corretta
21490	Domanda 701619	CHI	Se si fa variare la temperatura di una soluzione, non varia:	<ul style="list-style-type: none"> * la molarità * la molalità * il percento in volume * il volume * Nessuna delle altre risposte è corretta
21491	Domanda 701620	CHI	All'aumentare della concentrazione di un soluto praticamente non volatile, la temperatura di ebollizione di una soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta o diminuisce a seconda della natura chimica del soluto * diminuisce * rimane invariata * aumenta * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21492	Domanda 701621	CHI	La solubilità di un gas nell'acqua:	<ul style="list-style-type: none"> * è inversamente proporzionale alla pressione parziale del gas sulla soluzione * è direttamente proporzionale alla pressione parziale del gas sulla soluzione * è indipendente dalla pressione parziale del gas sulla soluzione ma dipende dalla temperatura * aumenta all'aumentare della temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
21493	Domanda 701622	CHI	La frazione molare del solvente è il rapporto tra:	<ul style="list-style-type: none"> * le moli di solvente e i grammi di soluzione * le moli di solvente e le moli di soluto * le moli di solvente e le moli totali * i grammi di solvente e le moli totali * Nessuna delle altre risposte è corretta
21494	Domanda 701623	CHI	La solubilità dell'azoto nell'acqua, a pressione costante, è massima a:	<ul style="list-style-type: none"> * 0°C * 100°C * 200°C * 500°C * Nessuna delle altre risposte è corretta
21495	Domanda 701624	CHI	Cosa accade se inietto una soluzione ipertonica nel circolo sanguigno?	<ul style="list-style-type: none"> * l'emoglobina contenuta nei globuli rossi si denatura completamente * la pressione osmotica dei globuli rossi tende ad aumentare * il volume dei globuli rossi diminuisce * i globuli rossi si rigonfiano * Nessuna delle altre risposte è corretta
21496	Domanda 701625	CHI	Quale delle seguenti definizioni è appropriata per la pressione osmotica?	<ul style="list-style-type: none"> * la pressione esercitata dal siero sulle pareti arteriose * la pressione esercitata da una colonna d'acqua su di una membrana semipermeabile * la pressione esercitata su di una soluzione per evitare che questa sia diluita dal solvente * la tendenza ad evaporare di una soluzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21497	Domanda 701626	CHI	Una soluzione 1 M contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 mole di soluto per 1000 g di solvente * 1 mole di soluto per litro di solvente * 1 mole di soluto per litro di soluzione * 1 g di soluto per litro di soluzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21498	Domanda 701627	CHI	Un aiuto cuoco deve preparare l'acqua per la pasta asciutta e, secondo la ricetta del cuoco (amante della chimica), deve fare in modo che i 10 litri di soluzione acquosa finale abbiano una concentrazione molare di NaCl (p.m.r. = 58) pari a 0,15 M. Indicar	<ul style="list-style-type: none"> * 5,8 g * 58 g * 15 g * 29 g * Nessuna delle altre risposte è corretta
21499	Domanda 701628	CHI	Una soluzione acquosa di NaCl (contenente 9 g di sale per litro di soluzione) è isotonica con il sangue e, se sterile, può essere iniettata per via endovenosa perché rispetto al sangue ha la stessa:	<ul style="list-style-type: none"> * composizione del plasma * pressione osmotica * concentrazione molare di ioni cloruro * concentrazione molare di ioni sodio * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21500	Domanda 701629	CHI	La molarità di una soluzione esprime:	<ul style="list-style-type: none"> * le moli di soluto in un litro di soluzione * le molecole di soluto in 100 g di acqua * le moli di soluto in 100 mL di soluzione * le moli di soluto per kg di solvente * Nessuna delle altre risposte è corretta
21501	Domanda 701630	CHI	La molarità di una soluzione esprime il numero di:	<ul style="list-style-type: none"> * molecole di soluto per litro di soluzione * moli di formule di soluto per litro di solvente puro * molecole per kg di soluzione * molecole per kg di solvente puro * Nessuna delle altre risposte è corretta
21502	Domanda 701631	CHI	Nell'acqua si sciolgono meglio i soluti:	<ul style="list-style-type: none"> * molecolari * apolari * polari * covalenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
21503	Domanda 701632	CHI	La solubilità di un soluto solido o liquido in un solvente, all'aumento della temperatura:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce o aumenta a seconda che il soluto si scioglia con sviluppo o assorbimento di calore * aumenta sempre * diminuisce sempre * diminuisce sempre a meno che il soluto non reagisca con il solvente * Nessuna delle altre risposte è corretta
21504	Domanda 701633	CHI	L'ossido di diidrogeno:	<ul style="list-style-type: none"> * è un composto privo di tossicità * è un composto non presente in natura * è un inquinante atmosferico * è dotato di elevata tossicità * Nessuna delle altre risposte è corretta
21505	Domanda 701634	CHI	Gli alogeni (fluoro, cloro, bromo, iodio) sono:	<ul style="list-style-type: none"> * metalli * non metalli * tutti gassosi a temperatura ambiente * elementi dotati di basso potenziale di ionizzazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21506	Domanda 701635	CHI	Gli ossidi sono formati da:	<ul style="list-style-type: none"> * un elemento, ossigeno e idrogeno * un numero variabile di atomi di un elemento ma sempre un solo atomo di ossigeno * un ugual numero di atomi di un elemento e di ossigeno * atomi di due elementi e di ossigeno in rapporto fisso fra loro * Nessuna delle altre risposte è corretta
21507	Domanda 701636	CHI	Gli idrossidi sono composti:	<ul style="list-style-type: none"> * ternari formati da atomi di un metallo, di idrogeno e di ossigeno * binari formati da atomi di un metallo e atomi di ossigeno o di idrogeno * covalenti formati da un non metallo, idrogeno ed ossigeno * formati da un metallo legato covalentemente ad idrogeno ed a ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21508	Domanda 701637	CHI	Un sale è un composto:	<ul style="list-style-type: none"> * che non presenta proprietà acide o basiche * formato da molecole * la cui soluzione acquosa risulta neutra * ottenuto anche per reazione fra un acido e una base * Nessuna delle altre risposte è corretta
21509	Domanda 701639	CHI	L'ossido di potassio reagendo con l'acqua forma:	<ul style="list-style-type: none"> * una soluzione neutra * un sale * una base * un acido * Nessuna delle altre risposte è corretta
21510	Domanda 701640	CHI	Un idracido si differenzia da un ossido perché:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero di atomi di ossigeno è superiore a quello di atomi di idrogeno * il numero di atomi di idrogeno è superiore a quello di atomi di ossigeno * non contiene ossigeno * non è ossidante * Nessuna delle altre risposte è corretta
21511	Domanda 701641	CHI	La candeggina viene usata per sbiancare gli indumenti. Essa è costituita da una soluzione acquosa di:	<ul style="list-style-type: none"> * cloruro di sodio * acido muriatico * acido cloridrico * acqua ossigenata * Nessuna delle altre risposte è corretta
21512	Domanda 701642	CHI	Indicare il catione alcalino:	<ul style="list-style-type: none"> * Na * r * K⁺ * Ca * Nessuna delle altre risposte è corretta
21513	Domanda 701643	CHI	Quale di queste formule è corretta?	<ul style="list-style-type: none"> * Na₂SO₄ * NaSO₄ * NaSO₃ * Ca₂SO₄ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21514	Domanda 701644	CHI	Il simbolo del sodio è:	<ul style="list-style-type: none"> * Sd * So * Si * Ns * Nessuna delle altre risposte è corretta
21515	Domanda 701645	CHI	Gli elementi più inerti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * i gas nobili * i metalli alcalini * i metalli alcalino-terrosi * gli alogeni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21516	Domanda 701646	CHI	Il composto FeCl ₂ è:	<ul style="list-style-type: none"> * cloruro ferroso * cloruro ferrino * clorito ferrino * clorato ferroso * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21517	Domanda 701647	CHI	L' elio è:	<ul style="list-style-type: none"> * un gas molto infiammabile * un gas altamente tossico * un elemento essenziale per la fotosintesi clorofilliana * un gas nobile * Nessuna delle altre risposte è corretta
21518	Domanda 701648	CHI	In una reazione chimica bilanciata il peso totale dei reagenti rispetto a quello dei prodotti:	<ul style="list-style-type: none"> * è inferiore se si formano prodotti gassosi * può essere diverso nelle reazioni in fase eterogenea * è maggiore se la reazione è esotermica * è proporzionale alla somma dei rispettivi pesi molecolari * Nessuna delle altre risposte è corretta
21519	Domanda 701649	CHI	In una reazione chimica:	<ul style="list-style-type: none"> * si ha sempre emissione di energia sotto forma di calore * la massa totale dei prodotti non necessariamente è uguale alla massa totale dei reagenti * il numero totale di molecole dei prodotti deve essere uguale al numero totale di molecole dei reagenti * la massa totale dei prodotti è sempre uguale alla massa totale dei reagenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
21520	Domanda 701650	CHI	Il bilanciamento di una reazione chimica permette di:	<ul style="list-style-type: none"> * conoscere il rapporto ponderale fra i reagenti * conoscere la velocità di formazione dei prodotti * prevedere la spontaneità di una reazione * prevedere se la reazione sarà esotermica o endotermica * Nessuna delle altre risposte è corretta
21521	Domanda 701651	CHI	In una ossidoriduzione si definisce riducente la sostanza che:	<ul style="list-style-type: none"> * presenta la più elevata affinità elettronica * diminuisce il suo numero di ossidazione * acquista elettroni * si riduce * Nessuna delle altre risposte è corretta
21522	Domanda 701652	CHI	Un ossidante è una sostanza capace di:	<ul style="list-style-type: none"> * cedere elettroni * cedere protoni * cedere idrogeno * acquistare ossigeno * Nessuna delle altre risposte è corretta
21523	Domanda 701653	CHI	La costante di equilibrio di una reazione dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla concentrazione iniziale di reagenti e prodotti * dalle pressioni parziali dei prodotti * dall'energia libera standard della reazione * dalla concentrazione iniziale dei reagenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
21524	Domanda 701654	CHI	Un equilibrio si definisce eterogeneo se:	<ul style="list-style-type: none"> * vi partecipa più di un reagente * vi è più di un prodotto * vi è più di una fase * vi sono specie neutre e specie ioniche * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21525	Domanda 701655	CHI	Indicare il composto con proprietà ossidanti:	<ul style="list-style-type: none"> * H_2 * H_2O * H_2O_2 * H_2CO_3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21526	Domanda 701656	CHI	Ne i due membri di un'equazione chimica sono uguali:	<ul style="list-style-type: none"> * il rapporto tra le masse di reagenti e prodotti * il numero di molecole * la somma dei coefficienti stechiometrici * il numero di atomi di ciascun elemento * Nessuna delle altre risposte è corretta
21527	Domanda 701657	CHI	La reazione $Ag^+ + e^- \rightarrow Ag$, è una:	<ul style="list-style-type: none"> * dismutazione * riduzione * ossidazione * associazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21528	Domanda 701658	CHI	Il carbonio ha numero di ossidazione negativo in:	<ul style="list-style-type: none"> * CO * CCl_4 * C_2H_6 * $C_6H_{12}O_6$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21529	Domanda 701659	CHI	La somma dei numeri di ossidazione di tutti gli atomi di uno ione è:	<ul style="list-style-type: none"> * zero * pari in valore assoluto ma di segno opposto alla carica dello ione * pari alla carica dello ione meno 2 * pari alla carica dello ione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21530	Domanda 701660	CHI	Indicare la massa di anidride carbonica (p.m.r. 44) che si ottiene da 250 g di $CaCO_3$ (p.m.r.100) se la reazione è : $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$	<ul style="list-style-type: none"> * 125 g * 110g * 44 g * 250 g * Nessuna delle altre risposte è corretta
21531	Domanda 701661	CHI	Si pensa che la vitamina C protegga lo stomaco umano dall'insorgere di tumori perché reagisce con gli ioni nitrito e li converte in ossido di azoto ($NO_2^- \rightarrow NO$). Ciò significa che si immagina una reazione nella qu	<ul style="list-style-type: none"> * lo ione nitrito si ossida e la vitamina si riduce * lo ione nitrito si riduce e la vitamina si ossida * lo ione nitrito e la vitamina si ossidano * lo ione nitrito e la vitamina si riducono * Nessuna delle altre risposte è corretta
21532	Domanda 701662	CHI	Nella reazione $I_2 + 2Fe^{2+} = 2I^- + 2Fe^{3+}$:	<ul style="list-style-type: none"> * I_2 si riduce e Fe^{2+} si ossida * I_2 si ossida e Fe^{2+} si riduce * I_2 è il riducente * Fe^{2+} è l'ossidante * Nessuna delle altre risposte è corretta
21533	Domanda 701663	CHI	Quali sono i prodotti della reazione chimica $3NaOH + H_3PO_4$?	<ul style="list-style-type: none"> * $NaH_2PO_4 + 2NaHO_2$ * $Na_3PO_4 + 2H_2O$ * $Na_2PO_4 + 3H_2O$ * $NaH + Na_2HPO_4 + 3H_2O$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21534	Domanda 701664	CHI	Indicare qual è il numero di ossidazione del cloro in HClO_4 :	<ul style="list-style-type: none"> * 7 * 1 * 3 * 5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21535	Domanda 701665	CHI	Gli atomi durante le reazioni chimiche:	<ul style="list-style-type: none"> * subiscono variazioni nucleari * conservano invariata la configurazione elettronica * possono subire variazioni del numero di elettroni che circondano il nucleo * subiscono variazioni del numero atomico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21536	Domanda 701666	CHI	Il numero di ossidazione degli atomi delle sostanze allo stato elementare:	<ul style="list-style-type: none"> * dipende dallo stato di aggregazione * dipende dalla elettronegatività dell'elemento * è positivo nei metalli e negativo nei metalli * dipende dalla posizione dell'elemento nel sistema periodico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21537	Domanda 701667	CHI	Il pH di una soluzione acquosa che contiene 10^{-4} moli di HCl in 100 mL è:	<ul style="list-style-type: none"> * 3 * 1 * 2 * 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21538	Domanda 701668	CHI	Secondo la teoria acido-base di Bronsted e Lowry la base coniugata dell'acido nitrico è:	<ul style="list-style-type: none"> * NO_2^- * HCO_3^- * SO_3^- * NO_3^- * Nessuna delle altre risposte è corretta
21539	Domanda 701669	CHI	Un acido secondo la definizione di Arrhenius è una sostanza:	<ul style="list-style-type: none"> * che contiene nella molecola uno o più atomi di idrogeno e che in acqua li dissocia sotto forma di idrogenioni * che può cedere atomi di idrogeno * in grado di reagire con qualsiasi sostanza per formare un sale * che può acquistare ioni OH^- * Nessuna delle altre risposte è corretta
21540	Domanda 701670	CHI	Si definisce pH di una soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * il logaritmo decimale cambiato di segno della concentrazione molare degli ioni H_3O^+ * il logaritmo cambiato di segno del prodotto ionico dell'acqua * il logaritmo del rapporto fra il prodotto ionico dell'acqua e la concentrazione degli ioni H^+ * il logaritmo decimale della concentrazioni degli ioni H_2O^+ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21541	Domanda 701671	CHI	Il pH dell'acqua pura a 25°C è:	<ul style="list-style-type: none"> * 9 * 10 * 7 * 10^{-7} * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21542	Domanda 701672	CHI	Secondo la teoria acido-base (Bronsted-Lowry), acido è una sostanza che in una reazione:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta il suo numero di ossidazione * cede ioni OH⁻ * acquista protoni * cede elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21543	Domanda 701673	CHI	Il pH di una soluzione di HCl (acido forte) 0,000000001 M è circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 9 * 0 * 5 * -9 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21544	Domanda 701674	CHI	Sciogliendo in acqua pura un sale stechiometricamente neutro si ottiene una soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * sempre neutra * acida, basica o neutra a seconda della natura del sale * acida se il sale è formato per reazione di una qualsiasi base con un acido forte * basica se il sale è un elettrolita anfotero * Nessuna delle altre risposte è corretta
21545	Domanda 701675	CHI	Quale delle seguenti soluzioni acquose è acida?	<ul style="list-style-type: none"> * Cloruro di potassio * Acetato di sodio * Acetato di potassio * Bicarbonato di sodio * Nessuna delle altre risposte è corretta
21546	Domanda 701676	CHI	1 L di acqua pura contiene:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 mole di ossidrioni * 0,1 moli di ossidrioni * 0,001 moli di ossidrioni * 0,000001 moli di ossidrioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21547	Domanda 701677	CHI	Il pH di una soluzione di NaCl 0,3 M è:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,3 * 3 * 7 * -3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21548	Domanda 701678	CHI	L' idrolisi è:	<ul style="list-style-type: none"> * la formazione di acqua di cristallizzazione * una trasformazione chimica che avviene in ambiente acquoso * una reazione di ossidoriduzione * un processo che richiede il passaggio di corrente continua * Nessuna delle altre risposte è corretta
21549	Domanda 701679	CHI	Il pH di una soluzione di acetato di sodio è:	<ul style="list-style-type: none"> * acido * zero perché il composto è un sale * neutro * basico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21550	Domanda 701680	CHI	L' ossido di potassio, posto in acqua, forma:	<ul style="list-style-type: none"> * un sale * una soluzione basica * una soluzione acida * potassio libero * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21551	Domanda 701681	CHI	In una reazione di neutralizzazione si ha sempre che:	<ul style="list-style-type: none"> * il pH finale è uguale a quello iniziale * il pH finale è minore di quello iniziale * il pH finale è diverso da quello iniziale * il pH finale è maggiore di quello iniziale * Nessuna delle altre risposte è corretta
21552	Domanda 701682	CHI	Identificare l'acido (secondo la definizione di Bronsted e Lowry):	<ul style="list-style-type: none"> * NaOH * C_6H_6 * OH^- * NH_4^+ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21553	Domanda 701683	CHI	Se aggiungo NH_4Cl ad una soluzione di ammoniaca:	<ul style="list-style-type: none"> * posso ottenere una soluzione tampone * il pH diventa più basico * si forma urea * il pH non cambia * Nessuna delle altre risposte è corretta
21554	Domanda 701684	CHI	Il pH di una soluzione 0,1 M di NaOH è:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 13 * 7 * 5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21555	Domanda 701685	CHI	Indicare quale delle seguenti sostanze dà in acqua una soluzione basica:	<ul style="list-style-type: none"> * HCl * SO_3 * CaO * CO_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21556	Domanda 701686	CHI	Il pH è definito come:	<ul style="list-style-type: none"> * $\log[H^+]$ * $-\log[H^+]$ * $-\ln [H^+]$ * $\ln [H^+]$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21557	Domanda 701687	CHI	Alcune lacrime hanno un valore di pH = 6. Ciò significa che:	<ul style="list-style-type: none"> * $[H_3O^+] > 7$ * $[OH^-] > 7$ * $[H_3O^+] = [OH^-]$ * $[H_3O^+] > [OH^-]$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21558	Domanda 701688	CHI	Un acido può essere definito come:	<ul style="list-style-type: none"> * un composto che contiene idrogeno * un composto che in acqua libera H_3O^+ * una sostanza che libera idrogeno atomico * un composto che in acqua libera ioni OH^- * Nessuna delle altre risposte è corretta
21559	Domanda 701689	CHI	In una pila avviene globalmente una reazione di:	<ul style="list-style-type: none"> * ossidoriduzione * trasferimento di elettroni da un metallo ad uno ione * trasformazione di ioni in atomi metallici * neutralizzazione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21560	Domanda 701690	CHI	In una pila avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * una trasformazione di cationi in anioni * una trasformazione di neutroni in protoni ed elettroni con conseguente generazione di corrente elettrica * l'elettrolisi di un sale * un trasferimento di elettroni da una coppia ossidoriduttiva ad un'altra * Nessuna delle altre risposte è corretta
21561	Domanda 701691	CHI	Il processo di elettrolisi permette:	<ul style="list-style-type: none"> * di ottenere energia elettrica da una reazione chimica * di scindere in ioni un sale * di far avvenire una ossidoriduzione in senso opposto alla sua direzione spontanea di reazione * di riformare l'acido e la base a partire dal loro sale * Nessuna delle altre risposte è corretta
21562	Domanda 701692	CHI	La velocità di una reazione rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * il tempo necessario per trasformare tutti i reagenti nei prodotti * l'energia cinetica posseduta dalle molecole di reagenti * il prodotto delle concentrazioni dei reagenti * la quantità totale di prodotti ottenuti in un determinato tempo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21563	Domanda 701693	CHI	In seguito all'aumento della temperatura, la velocità di una reazione chimica:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce * non varia * aumenta * aumenta o diminuisce a seconda che la reazione sia endotermica o esotermica * Nessuna delle altre risposte è corretta
21564	Domanda 701694	CHI	La velocità di una reazione chimica:	<ul style="list-style-type: none"> * è sempre indipendente dalle concentrazioni dei reagenti * può dipendere dalla concentrazione di uno o più reagenti * è determinata dal valore della costante di equilibrio della reazione * dipende sempre dalle concentrazioni del reagente presente in minor quantità * Nessuna delle altre risposte è corretta
21565	Domanda 701695	CHI	L'energia di attivazione di una reazione rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * la differenza fra l'energia dei prodotti e quella dei reagenti * la barriera energetica che i reagenti devono superare per trasformarsi nei prodotti * l'energia che si deve fornire solo nella fase iniziale di qualsiasi reazione * l'energia liberata durante il procedere di una reazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21566	Domanda 701696	CHI	Un catalizzatore in una reazione chimica:	<ul style="list-style-type: none"> * al termine della reazione si ritrova legato ad uno dei prodotti chiamato cocatalizzatore * si ritrova trasformato in sottoprodotto al termine della reazione * si ritrova chimicamente inalterato alla fine della reazione * si consuma fornendo l'energia necessaria alla reazione per avvenire * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21567	Domanda 701697	CHI	In una reazione chimica il catalizzatore agisce:	<ul style="list-style-type: none"> * influenzando la frequenza con cui le molecole di reagenti si urtano per dare i prodotti * abbassando l'energia di attivazione della reazione * aumentando la velocità di movimento delle molecole dei reagenti * inducendo una attrazione reciproca fra le molecole dei reagenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
21568	Domanda 701698	CHI	Per $\Delta G = 0$, la reazione è:	<ul style="list-style-type: none"> * esoergonica * all'equilibrio * endotermica * spontanea * Nessuna delle altre risposte è corretta
21569	Domanda 701699	CHI	Completare in modo corretto l'espressione: l'effetto di un catalizzatore positivo su una reazione di equilibrio è quello di:	<ul style="list-style-type: none"> * aumentare l'energia di attivazione * diminuire l'energia di attivazione * aumentare il valore della costante di equilibrio * diminuire il valore della costante di equilibrio * Nessuna delle altre risposte è corretta
21570	Domanda 701700	CHI	Nell'aria delle città industriali si trovano tracce sensibili di gas che favoriscono l'attacco chimico dei metalli (come CO_2 , H_2S , SO_2 , NH_3 , NO_2 , ecc). Nel terreno invece abbondano correnti ele	<ul style="list-style-type: none"> * nelle aree urbane l'ammoniaca dell'aria è la principale causa di corrosione * nelle zone industriali i principali componenti dell'aria sono i gas inquinanti * i gas inquinanti dell'aria determinano la formazione di correnti vaganti nel terreno * nel terreno sono contenute sostanze capaci di dissociarsi in ioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
21571	Domanda 701701	CHI	Quali fra queste grandezze fisiche sono omogenee:	<ul style="list-style-type: none"> * lavoro, calore, energia cinetica * lavoro, potenza, calore * energia potenziale, potenziale elettrostatico, calore * energia interna, calore, pressione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21572	Domanda 701702	CHI	In un sistema isolato la variazione di entropia in una trasformazione:	<ul style="list-style-type: none"> * è sempre maggiore o uguale a zero * è sempre uguale a zero * rimane costante solo nelle trasformazioni cicliche irreversibili * rimane costante solo nelle trasformazioni isoterme * Nessuna delle altre risposte è corretta
21573	Domanda 701703	CHI	L' entropia può essere definita come:	<ul style="list-style-type: none"> * la somma di tutte le energie possedute dal sistema * la misura dello stato di disordine molecolare di un sistema * il calore scambiato in una trasformazione a pressione costante * una misura dell'energia media dei legami presenti negli individui chimici che compongono il sistema * Nessuna delle altre risposte è corretta
21574	Domanda 701704	CHI	L' entropia dell'universo:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce continuamente * rimane costante * è sempre in aumento essendo l'universo un sistema isolato * tende ad un valore unitario * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21575	Domanda 701705	CHI	Affinchè una trasformazione in un sistema termodinamico chiuso sia spontanea è necessario che:	<ul style="list-style-type: none"> * la variazione di energia libera sia negativa * sia fortemente esotermica * la variazione di energia libera sia positiva * la variazione di entropia sia positiva * Nessuna delle altre risposte è corretta
21576	Domanda 701706	CHI	Un sistema termodinamico si definisci isolato quando:	<ul style="list-style-type: none"> * può trasferire solo energia ma non materie con l'ambiente esterno * non può trasferire né energia né materia con l'ambiente esterno * non si ha alcuna modificazione dei parametri che lo caratterizzano * può solo cedere o acquistare calore dall'ambiente esterno * Nessuna delle altre risposte è corretta
21577	Domanda 701707	CHI	In termodinamica la somma di tutte le energie possedute dai componenti di un sistema si definisce energia:	<ul style="list-style-type: none"> * potenziale * libera * interna * nucleare * Nessuna delle altre risposte è corretta
21578	Domanda 701708	CHI	La pila è un dispositivo che permette di:	<ul style="list-style-type: none"> * trasformare energia potenziale in energia elettrica * utilizzare energia elettrica per realizzare una reazione chimica non spontanea * trasformare energia chimica in energia potenziale * trasformare energia chimica in energia elettrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
21579	Domanda 701709	CHI	La glicerina è:	<ul style="list-style-type: none"> * una aldeide * il propantriolo * un fenolo * un esplosivo * Nessuna delle altre risposte è corretta
21580	Domanda 701710	CHI	Il composto $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-O-CH}_2\text{-CH}_3$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * un etere * un alcool * un'aldeide * un chetone * Nessuna delle altre risposte è corretta
21581	Domanda 701711	CHI	Il benzene è:	<ul style="list-style-type: none"> * un idrocarburo aromatico * un idrocarburo saturo * una olefina * un alcool * Nessuna delle altre risposte è corretta
21582	Domanda 701712	CHI	Gli atomi di carbonio dell'etano sono:	<ul style="list-style-type: none"> * entrambi primari * uno primario e uno terziario * entrambi secondari * uno primario e uno secondario * Nessuna delle altre risposte è corretta
21583	Domanda 701713	CHI	Per ossidazione dell'alcool etilico si ottiene:	<ul style="list-style-type: none"> * acetone * etano * etere * acido acetico * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21584	Domanda 701714	CHI	La formula molecolare di un composto ci permette di conoscere:	<ul style="list-style-type: none"> * la forma della molecola * solo il tipo degli atomi che lo compongono * l'esatto numero di atomi che compongono la molecola e i loro legami * la struttura della molecola * Nessuna delle altre risposte è corretta
21585	Domanda 701715	CHI	Si denominano esteri:	<ul style="list-style-type: none"> * gli eteri insaturi * gli eteri ciclici * i prodotti ottenuti per condensazione fra un acido carbossilico e un alcool * i prodotti ottenuti per condensazione fra una aldeide o un chetone e un alcool * Nessuna delle altre risposte è corretta
21586	Domanda 701716	CHI	Due composti si definiscono isomeri quando:	<ul style="list-style-type: none"> * sono costituiti dagli stessi elementi * hanno in comune gli elementi che li costituiscono e il numero di atomi di ciascun elemento * hanno lo stesso numero di atomi di carbonio * presentano lo stesso concatenamento di atomi di carbonio * Nessuna delle altre risposte è corretta
21587	Domanda 701717	CHI	Un alcano è un composto organico:	<ul style="list-style-type: none"> * costituito solo da idrogeno e carbonio * con proprietà simili agli alcali * costituito da carbonio, ossigeno e idrogeno * del quale non è nota l'esatta formula molecolare * Nessuna delle altre risposte è corretta
21588	Domanda 701718	CHI	Si definiscono isomeri composti diversi che:	<ul style="list-style-type: none"> * presentano le stesse proprietà chimiche * presentano la stessa formula grezza o molecolare * differiscono solo per la presenza di isotopi * appartengono alla stessa classe di composti organici * Nessuna delle altre risposte è corretta
21589	Domanda 701719	CHI	Che tipo di ibridazione degli orbitali presentano gli atomi di carbonio che formano un doppio legame C=C?	<ul style="list-style-type: none"> * sp * sp² * sp³ * d²sp³ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21590	Domanda 701720	CHI	Il gruppo -CH ₂ OH è caratteristico:	<ul style="list-style-type: none"> * degli acidi carbossilici * delle aldeidi * dei chetoni * degli esteri * Nessuna delle altre risposte è corretta
21591	Domanda 701721	CHI	La reazione fra un acido carbossilico ed un alcool con eliminazione di acqua produce:	<ul style="list-style-type: none"> * un estere * un etere * una anidride * una ammine * Nessuna delle altre risposte è corretta
21592	Domanda 701722	CHI	Quale delle seguenti sostanze è un alcol?	<ul style="list-style-type: none"> * trifluoroetanolo * toluene * cicloesano * butanale * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21593	Domanda 701723	CHI	Indicare a quale categoria di composti organici appartiene il composto $\text{CH}_3\text{-O-CH}_2\text{CH}_3$:	<ul style="list-style-type: none"> * chetoni * esteri * eteri * ammine * Nessuna delle altre risposte è corretta
21594	Domanda 701724	CHI	Due composti che hanno la stessa formula bruta ma diversa formula di struttura sono detti:	<ul style="list-style-type: none"> * isotopi * isomeri * isocori * isomorfi * Nessuna delle altre risposte è corretta
21595	Domanda 701725	CHI	Il composto avente la formula $\text{CH}_3\text{-CHOH-COOH}$ rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * un idrossiacido * un amminoacido * un estere acido * un monosaccaride * Nessuna delle altre risposte è corretta
21596	Domanda 701726	CHI	Il propano è:	<ul style="list-style-type: none"> * un cicloalcano * un alchene * un alchino * un alcano * Nessuna delle altre risposte è corretta
21597	Domanda 701727	CHI	Il composto R-CHO è:	<ul style="list-style-type: none"> * un alcool * un acido carbossilico * un chetone * una aldeide * Nessuna delle altre risposte è corretta
21598	Domanda 701728	CHI	A quale delle seguenti formule corrisponde l'etanolo?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$ * $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$ * $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$ * $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
21599	Domanda 701729	CHI	Cosa si intende con la denominazione di un atomo di carbonio secondario?	<ul style="list-style-type: none"> * quando appartiene ad un etere * quando appartiene ad un estere * quando appartiene ad una aldeide * quando ha poca importanza * Nessuna delle altre risposte è corretta
21600	Domanda 701730	CHI	L' immissione di diossido di carbonio nell'atmosfera può contribuire a lungo termine ad un aumento:	<ul style="list-style-type: none"> * delle malattie allergiche * dell'acidità delle piogge * del buco dell'ozono * dello smog fotochimico * Nessuna delle altre risposte è corretta
21601	Domanda 701731	CHI	I glucidi sono costituiti da:	<ul style="list-style-type: none"> * C,N,O * C,H,O * C,N,H * C,S,H * Nessuna delle altre risposte è corretta
21602	Domanda 701732	CHI	Quale dei seguenti zuccheri è un polisaccaride?	<ul style="list-style-type: none"> * amilosio * fruttosio * glucosio * saccarosio * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21603	Domanda 701733	CHI	Per amminoacidi non essenziali si intendono quelli che:	<ul style="list-style-type: none"> * non risultano naturali per l'organismo umano * sono sintetizzati dall'organismo in quantità sufficienti * non sono utilizzati dall'organismo per sintetizzare proteine * non vengono assorbiti a livello del tratto gastrointestinale * Nessuna delle altre risposte è corretta
21604	Domanda 701734	CHI	Nella cellula il DNA ha la funzione di:	<ul style="list-style-type: none"> * immagazzinare energia poi utilizzata dal nucleo * costituire lo scheletro strutturale che forma il nucleo * catalizzare le reazioni che avvengono nel nucleo * contenere informazioni per la corretta sintesi delle proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
21605	Domanda 701735	CHI	Mediante il processo della fotosintesi le piante trasformano anidride carbonica e acqua in:	<ul style="list-style-type: none"> * proteine e ossigeno * carboidrati e ossigeno * acidi nucleici e acqua * lipidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
21606	Domanda 701736	CHI	I vegetali trasformano in glucosio, attraverso il processo fotosintetico:	<ul style="list-style-type: none"> * ossigeno e acqua * anidride carbonica e ossigeno * ossido di carbonio e ossigeno * carbonio elementare e acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
21607	Domanda 701737	CHI	Gli amminoacidi essenziali sono quelli che:	<ul style="list-style-type: none"> * costituiscono le proteine cerebrali * costituiscono oltre il 90% delle proteine umane * non vengono metabolizzati dall'organismo umano * devono essere introdotti con la dieta * Nessuna delle altre risposte è corretta
21608	Domanda 701738	CHI	Il fenomeno dell'eutrofizzazione si verifica nei laghi, nei mari e nei corsi d'acqua:	<ul style="list-style-type: none"> * in seguito al loro arricchimento di nutrienti che creano un'esplosione della crescita delle alghe * in seguito all'inibizione della crescita delle alghe causata dalla pesca a strascico * solo da tempi recenti, con l'avvento dei diserbanti * in seguito all'arricchimento di nutrienti per cui i pesci diventano enormi e si divorano reciprocamente * Nessuna delle altre risposte è corretta
21609	Domanda 701739	CHI	La produzione di diossido di carbonio, indicato come il principale responsabile dell'effetto serra, non avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * nei veicoli alimentati a metano * nei processi metabolici umani * nella produzione di energia elettrica nelle centrali termoelettriche * nei veicoli alimentati a benzina verde * Nessuna delle altre risposte è corretta
21610	Domanda 701740	CHI	Le proteine sono macromolecole i cui monomeri sono:	<ul style="list-style-type: none"> * lipidi * acidi grassi * amminoacidi * nucleotidi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21611	Domanda 701741	CHI	La molecola polisaccaridica che funge da riserva energetica negli organismi animali è:	<ul style="list-style-type: none"> * il glicogeno * il glucosio * il saccarosio * il fruttosio * Nessuna delle altre risposte è corretta
21612	Domanda 701742	CHI	La struttura primaria di una proteina è sostenuta da uno dei seguenti legami chimici:	<ul style="list-style-type: none"> * legami peptidici tra gruppi carbossilici e gruppi amminici di amminoacidi contigui * legami peptidici tra residui laterali di amminoacidi contigui * legami disolfuro tra proteine non contigue * interazioni idrofobiche tra amminoacidi apolari * Nessuna delle altre risposte è corretta
21613	Domanda 701743	CHI	Quante qualità di atomi sono contenute (al minimo) in un amminoacido?	<ul style="list-style-type: none"> * 5 * 3 * 6 * 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21614	Domanda 701744	CHI	L' adenina è:	<ul style="list-style-type: none"> * un'ammina aromatica secondaria * un alcaloide * un amminoacido * un ormone * Nessuna delle altre risposte è corretta
21615	Domanda 701745	CHI	L' anidride carbonica viene anche detto gas serra, perché:	<ul style="list-style-type: none"> * viene utilizzata nelle serre per incrementare la crescita delle piante * filtra i raggi calorifici ma non quelli luminosi * filtra i raggi luminosi ma non quelli calorifici * viene utilizzata nelle serre per favorire la riproduzione delle piante * Nessuna delle altre risposte è corretta
21616	Domanda 701746	CHI	L' importanza dello strato di ozono risiede nel fatto di:	<ul style="list-style-type: none"> * incrementare l'ossigeno nell'aria * schermare la radiazione dell'infrarosso lontano * schermare la radiazione ultravioletta * intensificare la radiazione del visibile * Nessuna delle altre risposte è corretta
21617	Domanda 701747	CHI	La glicina è:	<ul style="list-style-type: none"> * un glucide * un alcool * una proteina * un ormone * Nessuna delle altre risposte è corretta
21618	Domanda 701748	CHI	La purina è:	<ul style="list-style-type: none"> * una base azotata * un farmaco con blanda azione lassativa * una proteina ad azione antiossidante * un'aldeide profumata * Nessuna delle altre risposte è corretta
21619	Domanda 701749	CHI	Gli amminoacidi sono i costituenti:	<ul style="list-style-type: none"> * degli acidi nucleici * dei polisaccaridi * delle proteine * dei lipidi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21620	Domanda 701750	CHI	Quale teoria definisce acido una sostanza che cede protoni e base una che li acquista?	<ul style="list-style-type: none"> * Teoria di Lewis. * Teoria di Bronsted e Lowry. * Teoria di Arrhenius. * Regola di Hund. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21621	Domanda 701751	CHI	Durante la riduzione:	<ul style="list-style-type: none"> * Si perdono elettroni. * Si cedono elettroni. * Si riduce l'atomo. * Si acquistano elettroni. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21622	Domanda 701752	CHI	Una di queste non è una legge dei gas. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * Legge di Dalton. * Legge di Graham. * Principio di Le Chatelier. * Legge di Boyle. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21623	Domanda 701753	CHI	Qual è l'elemento più abbondante nell'aria?	<ul style="list-style-type: none"> * Ossigeno. * Idrogeno. * Elio. * Azoto. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21624	Domanda 701754	CHI	Allo stato naturale gli elementi chimici sono:	<ul style="list-style-type: none"> * Tutti solidi. * Tutti liquidi. * Solidi o gassosi. * Solidi, liquidi, o gassosi. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21625	Domanda 701755	CHI	La fosfina:	<ul style="list-style-type: none"> * È un liquido. * Si forma quando il fosforo è scaldato con alcuni metalli. * È un gas tossico. * È una base forte. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21626	Domanda 701756	CHI	Una di queste non è una valenza dello zolfo. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * 0. * 2. * 4. * 6. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21627	Domanda 701757	CHI	L'ampiezza di un' onda:	<ul style="list-style-type: none"> * È la distanza percorsa in un secondo. * È la distanza tra due picchi. * È l'altezza di un picco. * Indica il numero di picchi. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21628	Domanda 701758	CHI	Un legame polare:	<ul style="list-style-type: none"> * È un legame ionico. * È un legame tra atomi di elettronegatività diversa * Gli elettroni sono ugualmente condivisi. * È un legame idrogeno. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21629	Domanda 701759	CHI	Il calore assorbito a pressione costante quando 1 mole di soluto si scioglie è detto:	<ul style="list-style-type: none"> * Entalpia molare di fusione. * Entalpia molare di evaporazione. * Sublimazione. * Entalpia molare di soluzione. * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21630	Domanda 701760	CHI	I solidi reticolari:	<ul style="list-style-type: none"> * Hanno un assetto degli atomi casuale. * Hanno un assetto periodico degli atomi. * Hanno gli atomi saldamente legati ai propri vicini. * Sono formati da singole molecole. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21631	Domanda 701761	CHI	L'impaccamento cubico compatto:	<ul style="list-style-type: none"> * È un legame metallico. * Ogni atomo è circondato da otto vicini. * È una reazione di disproportionazione. * Ogni atomo è circondato da sei atomi vicini. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21632	Domanda 701762	CHI	Gli elettroliti sono:	<ul style="list-style-type: none"> * Metalli. * Gas. * Capaci di condurre la corrente elettrica. * Incapaci di condurre la corrente elettrica. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21633	Domanda 701763	CHI	Quanti sono i livelli energetici per ogni elettrone?	<ul style="list-style-type: none"> * Infiniti * 4. * 10. * 6. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21634	Domanda 701764	CHI	Nell'ibridazione sp ² :	<ul style="list-style-type: none"> * Si forma un angolo di 109°. * Sono coinvolti due orbitali p e due orbitali s. * Si forma un angolo di 120°. * Sono coinvolti un orbitale s ed uno p. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21635	Domanda 701765	CHI	Il NaCl è:	<ul style="list-style-type: none"> * Un sale basico. * Un sale doppio. * Un sale contenente atomi di idrogeno. * Un sale neutro. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21636	Domanda 701766	CHI	Quale di queste è una reazione di neutralizzazione?	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$ * $\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$ * $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$. * $\text{KOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21637	Domanda 701767	CHI	La forza elettromotrice di una cella elettrochimica:	<ul style="list-style-type: none"> * È sempre positiva. * È sempre negativa. * Permette di conoscere la d.d.p. fra gli elettrodi. * È sempre spontanea. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21638	Domanda 701768	CHI	La formula del propano è:	<ul style="list-style-type: none"> * C_4H_{10} * C_3H_8 * CH_2 * C_4H_6 * Nessuna delle altre risposte è corretta
21639	Domanda 701769	CHI	Il reattivo di Grignard:	<ul style="list-style-type: none"> * È un composto organometallico. * È dato dal carbonio e da un non metallo. * È poco reattivo. * Non reagisce mai con l'acqua. * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21640	Domanda 701770	CHI	Chi formulò la legge della conservazione della massa	<ul style="list-style-type: none"> * Lavoisier. * Gay Lussac. * Avogadro. * Proust. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21641	Domanda 701771	CHI	L'attrazione tra uno ione positivo e l'estremità negativa di una molecola polare si definisce:	<ul style="list-style-type: none"> * Legame ione-ione. * Legame dipolo-dipolo. * Forza di van der Waals. * Legame ione-dipolo. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21642	Domanda 701772	CHI	Che tipo di legame contengono i perossidi?	<ul style="list-style-type: none"> * -C-C-. * -O-O-. * -C-O-. * -O-C-. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21643	Domanda 701773	CHI	Aldeidi e chetoni hanno in comune un gruppo. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * Il gruppo carbossilico. * Il gruppo ossidrilico. * Il gruppo carbonilico. * Il gruppo metilico. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21644	Domanda 701774	CHI	La sintesi di Williamson è una reazione tipica per ottenere gli:	<ul style="list-style-type: none"> * Alcani. * Eteri. * Alchini. * Alcoli. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21645	Domanda 701775	CHI	I sali degli acidi carbossilici:	<ul style="list-style-type: none"> * Sono volatili. * Sono insolubili in acqua. * Sono solidi cristallini. * Tutte le risposte sono esatte. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21646	Domanda 701776	CHI	Da quale reazione si formano gli esteri?	<ul style="list-style-type: none"> * Alcoli e alcheni. * Fenoli e alcheni. * Alcoli e Acidi. * Eteri e acidi. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21647	Domanda 701777	CHI	I composti alogenuri arilici:	<ul style="list-style-type: none"> * Danno con facilità reazioni di sostituzione nucleofila. * Hanno alta reattività. * Hanno bassa reattività. * Non hanno l'anello aromatico. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21648	Domanda 701778	CHI	Uno dei metodi più importanti per preparare gli acidi carbossilici è:	<ul style="list-style-type: none"> * Sintesi malonica. * Sintesi di Williamson. * Sintesi di Grignard. * Reazione di eliminazione. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21649	Domanda 701779	CHI	Gli epossidi:	<ul style="list-style-type: none"> * Hanno un anello a quattro atomi. * Sono eteri. * Hanno bassa reattività. * Si preparano dagli acidi. * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21650	Domanda 701780	CHI	Che cosa produce l'ossidazione di un alcool?	<ul style="list-style-type: none"> * Dipende da quanti idrogeni l'alcool contiene. * Un alchينو. * Un estere. * Un'ammide. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21651	Domanda 701781	CHI	Un alcool si trasforma in alchene per:	<ul style="list-style-type: none"> * Alogenazione. * Disidratazione * Addizione * Scissione * Nessuna delle altre risposte è corretta
21652	Domanda 701782	CHI	La gliceraldeide:	<ul style="list-style-type: none"> * Non è capace di isomeria ottica. * È un aldopentoso. * Ha solo la configurazione D. * Ha solo la configurazione L. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21653	Domanda 701783	CHI	La principale caratteristica degli acidi carbossilici è:	<ul style="list-style-type: none"> * La basicità. * Le molecole apolari. * L'incapacità di formare legami idrogeno. * L'acidità. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21654	Domanda 701784	CHI	In che cosa differiscono aldeidi e chetoni?	<ul style="list-style-type: none"> * I primi sono polari, i secondi apolari. * Le aldeidi si preparano per ossidazione, i chetoni no * Negli atomi che si legano al gruppo carbonilico. * In nulla. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21655	Domanda 701785	CHI	Negli acidi nucleici:	<ul style="list-style-type: none"> * Lo zucchero rappresenta la parte acida. * L'unità base-zucchero si chiama nucleoside. * L'unità base-acido si chiama nucleotide. * L'unità zucchero-acido si chiama nucleoside. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21656	Domanda 701786	CHI	Da quale reazione si formano gli osazoni?	<ul style="list-style-type: none"> * Chetoni con fenilidrazina. * Aldoesosi e fenilidrazina. * Aldoesoso e glucosio. * Arabinosio e aldoseso. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21657	Domanda 701787	CHI	La struttura dei fenoli è:	<ul style="list-style-type: none"> * ArH. * ArO. * NHOH. * ArOH. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21658	Domanda 701788	CHI	Come si chiama la reazione in cui due aldeidi o due chetoni possono combinarsi tra loro?	<ul style="list-style-type: none"> * Enolizzazione. * Condensazione aldolica. * Reazione di Wittig. * Alogenazione dei chetoni. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21659	Domanda 701789	CHI	La reazione di Cannizzaro è tipica di:	<ul style="list-style-type: none"> * Alcani. * Carboidrati. * Alcoli. * Fenoli. * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
21660	Domanda 701790	CHI	Quale tra queste non è una caratteristica fisica degli alcoli?	<ul style="list-style-type: none"> * I punti di ebollizione sono molto alti. * Non possono formare legami idrogeno. * Il gruppo OH è molto polare. * Sono liquidi associati. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21661	Domanda 701791	CHI	Per cosa si distingue l'acetilene dagli alcani e dagli alcheni?	<ul style="list-style-type: none"> * Bassa polarità. * Insolubilità in acqua. * Solubilità nei solventi organici. * Triplo legame $C \equiv C$. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21662	Domanda 701792	CHI	Il reattivo classico per la scissione del doppio legame $C = C$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * L'ozono. * L'azoto. * L'ossigeno. * L'idrogeno. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21663	Domanda 701793	CHI	Quale di queste caratteristiche non appartiene al radicale allilico?	<ul style="list-style-type: none"> * Asimmetria. * Stabilità. * La sostituzione radicalica può portare a una trasposizione. * Simmetria. * Nessuna delle altre risposte è corretta
21664	Domanda 701794	CHI	I dieni:	<ul style="list-style-type: none"> * Hanno tre legami C-C-C. * Si dividono in tre classi. * Sono alcani. * Se coniugati sono più instabili. * Nessuna delle altre risposte è corretta
17666	Domanda 109474	FIS	Il Kilowattora misura:	<ul style="list-style-type: none"> * una potenza * una forza * una tensione * un'energia * Nessuna delle altre risposte è corretta
17667	Domanda 109475	FIS	Il numero di Avogadro rappresenta il numero di molecole contenute:	<ul style="list-style-type: none"> * in una mole * in un m^3 * in un dm^3 * in un cm^3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17668	Domanda 109476	FIS	Tra le seguenti equazioni tra unità di misura indicare quella corretta:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 joule = 1 volt x 1 coulomb * 1 joule = 1 volt x 1 ampere * 1 watt = 1 joule x 1 secondo * 1 farad = 1 coulomb x 1 volt * Nessuna delle altre risposte è corretta
17669	Domanda 109477	FIS	La potenza elettrica si misura in:	<ul style="list-style-type: none"> * Volt * Watt * Ampere * Joule * Nessuna delle altre risposte è corretta
17670	Domanda 109478	FIS	Il prefisso Mega equivale a:.	<ul style="list-style-type: none"> * 10^6 * 10^{-6} * 10^{-3} * 10^{-9} * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17671	Domanda 109479	FIS	L'energia elettrica si misura in:	<ul style="list-style-type: none"> * Volt * Ohm * Coulomb * Joule * Nessuna delle altre risposte è corretta
17672	Domanda 109480	FIS	Indicare quale, tra le seguenti, non è una unità di misura elettrica:	<ul style="list-style-type: none"> * Farad * Ohm * Ampère * Coulomb * Nessuna delle altre risposte è corretta
17673	Domanda 109481	FIS	Il Wattora (Wh):	<ul style="list-style-type: none"> * è un'unità di misura dell'intensità elettrica * e un'unità di misura del tempo * è un'unità di misura della potenza * è un'unità di misura dell'energia * Nessuna delle altre risposte è corretta
17674	Domanda 109482	FIS	Un nanofarad è equivalente a:	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{12} farad * 10^9 farad * 10^6 farad * 10^{-9} farad * Nessuna delle altre risposte è corretta
17675	Domanda 109483	FIS	L'elettronvolt eV misura:	<ul style="list-style-type: none"> * una potenza * la carica dell'elettrone * un'intensità di corrente * un'energia * Nessuna delle altre risposte è corretta
17676	Domanda 109484	FIS	Nel S.I. l'induzione magnetica si misura in:	<ul style="list-style-type: none"> * Tesla * Farad * Volt * Coulomb * Nessuna delle altre risposte è corretta
17677	Domanda 109485	FIS	Indicare quale, tra le seguenti grandezze, è di natura vettoriale:	<ul style="list-style-type: none"> * resistenza elettrica * differenza di potenziale * intensità di corrente * viscosità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17678	Domanda 109486	FIS	Un Volt corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * $1 \text{ Volt} = 1 \text{ Joule} \times 1 \text{ Coloumb}$ * $1 \text{ Volt} = 1 \text{ Joule} / 1 \text{ Coloumb} \times 1 \text{ Farad}$ * $1 \text{ Volt} = 1 \text{ Coloumb} \times 1 \text{ Farad}$ * $1 \text{ Volt} = 1 \text{ Coloumb} / 1 \text{ Farad}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17679	Domanda 109487	FIS	L'unità di misura del campo elettrico è:	<ul style="list-style-type: none"> * Vm * $\text{Amp.}/\text{m}^2$ * N/C * NC * Nessuna delle altre risposte è corretta
17680	Domanda 109488	FIS	L'ohm misura:	<ul style="list-style-type: none"> * una resistenza * una carica magnetica * un flusso magnetico * un lavoro * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17681	Domanda 109489	FIS	La caloria viene utilizzata per la misura di:	<ul style="list-style-type: none"> * calore latente * potenza * calore specifico * calore specifico a pressione costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
17682	Domanda 109490	FIS	Un Ampere (A) equivale a:	<ul style="list-style-type: none"> * $1 \text{ A} = 1 \text{ Coulomb} \times 1 \text{ secondo}$ * $1 \text{ A} = 1 \text{ Coulomb} \times 1 \text{ Farad}$ * $1 \text{ A} = 1 \text{ Coulomb} / 1 \text{ secondo}$ * $1 \text{ A} = 1 \text{ Coulomb} / 1 \text{ Farad}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17683	Domanda 109491	FIS	Un Joule è equivalente a:	<ul style="list-style-type: none"> * 4,186 Kcalorie * 1/4,186 calorie * 4.186 calorie * 1/4,186 Kcalorie * Nessuna delle altre risposte è corretta
17684	Domanda 109492	FIS	La pressione si può misurare in:	<ul style="list-style-type: none"> * N * N/m * mm * N/m^3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17685	Domanda 109493	FIS	Un Ohm corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * $1 \text{ Ohm} = 1 \text{ Volt} \times 1 \text{ Ampere}$ * $1 \text{ Ohm} = 1 \text{ Volt} / 1 \text{ Ampere}$ * $1 \text{ Ohm} = 1 \text{ Volt} \times 1 \text{ secondo}$ * $1 \text{ Ohm} = 1 \text{ Volt} / 1 \text{ secondo}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17686	Domanda 109494	FIS	La densità relativa di una sostanza:	<ul style="list-style-type: none"> * si misura in Kg/m^3 * si misura in Kg * si misura in N * si misura in N/m^3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17687	Domanda 109495	FIS	Indicare quale delle seguenti affermazioni è corretta:	<ul style="list-style-type: none"> * il calore si può misurare in N/s * la potenza si può misurare in Nm/s * l'energia si può misurare in W/s * la velocità si può misurare in m/s^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17688	Domanda 109496	FIS	Il decibel è una unità utilizzata:	<ul style="list-style-type: none"> * nell'ottica * nella termodinamica * nell'idrostatica * nell'acustica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17689	Domanda 109498	FIS	Il volt è definito come:	<ul style="list-style-type: none"> * il rapporto tra l'Ampere e il Coulomb * il prodotto tra il Watt e l'Ohm * il rapporto tra il Joule e il Coulomb * il prodotto tra il Joule e l'Ampere * Nessuna delle altre risposte è corretta
17690	Domanda 109499	FIS	Il prodotto watt per secondi dà:	<ul style="list-style-type: none"> * una accelerazione * una potenza * una forza * una velocità * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17691	Domanda 109500	FIS	Nel S.I. l'unità di misura del calore è:	<ul style="list-style-type: none"> * la caloria * l'erg * il watt * il cavallo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17692	Domanda 109501	FIS	Si definisce quantità di calore necessaria per elevare di 1°C un Kilogrammo di sostanza:	<ul style="list-style-type: none"> * il calore latente * il calore specifico * la kilocaloria * la capacità termica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17693	Domanda 109502	FIS	Una atmosfera fisica equivale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 N/m² * 9,8 N/cm² * 10,3 Kg_{peso}/cm² * 10,13 bar * Nessuna delle altre risposte è corretta
17694	Domanda 109503	FIS	Il potenziale elettrico si misura in:	<ul style="list-style-type: none"> * Coulomb/Joule * Joule/Coulomb * Ohm/Joule * Joule/Ohm * Nessuna delle altre risposte è corretta
17695	Domanda 109504	FIS	Nel S.I. il peso si misura in:	<ul style="list-style-type: none"> * erg * watt * Kg * dine * Nessuna delle altre risposte è corretta
17696	Domanda 109505	FIS	Dire quale, tra le seguenti affermazioni, è corretta:	<ul style="list-style-type: none"> * πrad/sec = 180°/sec * 6,28 rad/sec = 360° * 1giro/minuto = 2πrad/sec * 3,14 rad/sec = 2π rad/sec * Nessuna delle altre risposte è corretta
17697	Domanda 109506	FIS	Nel sistema internazionale la temperatura si misura in:	<ul style="list-style-type: none"> * gradi Celsius * Kelvin * gradi Fahrenheit * gradi Reamur * Nessuna delle altre risposte è corretta
17698	Domanda 109507	FIS	Nel S.I. l'unità di misura dell'energia è:	<ul style="list-style-type: none"> * m²s * Kgms * Kgms² * Kgms²/s² * Nessuna delle altre risposte è corretta
17699	Domanda 109508	FIS	Nel S.I. l'unità di misura della costante elastica della molla è:	<ul style="list-style-type: none"> * Nm * N/s * N/m² * Ns * Nessuna delle altre risposte è corretta
17700	Domanda 109509	FIS	La differenza di potenziale si misura in:	<ul style="list-style-type: none"> * volt x m * volt/m * Joule/Coulomb * Joule/s * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17701	Domanda 109510	FIS	Nel S.I. la quantità di moto si misura in:	<ul style="list-style-type: none"> * $N \cdot s^2$ * Kg/m/s * N/s * Kg/s * Nessuna delle altre risposte è corretta
17702	Domanda 109511	FIS	Una caloria è equivalente a:	<ul style="list-style-type: none"> * 1/4,186 Joule * 4,186 KJoule * 4186 Joule * 1/4186 Joule * Nessuna delle altre risposte è corretta
17703	Domanda 109512	FIS	L'anno luce è l'unità di misura di:	<ul style="list-style-type: none"> * una frequenza * una distanza * una accelerazione * una velocità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17704	Domanda 109513	FIS	Indicare quali, tra le seguenti unità, esprime dimensionalmente un lavoro:	<ul style="list-style-type: none"> * N x s * $N \times m^2$ * W/s * Pa x m * Nessuna delle altre risposte è corretta
17705	Domanda 109514	FIS	L'unità di misura della capacità elettrica è:	<ul style="list-style-type: none"> * il Weber * il Coulomb * l'Henry * la Tesla * Nessuna delle altre risposte è corretta
17706	Domanda 109515	FIS	Un wattora (Wh) vale:	<ul style="list-style-type: none"> * $1 \text{ Wh} = 3,6 \times 10^{-3} \text{ Joule}$ * $1 \text{ Wh} = 3 \times 10^6 \text{ sec}$ * $1 \text{ Wh} = 3 \times 10^{-6} \text{ sec}$ * $1 \text{ Wh} = 3,6 \times 10^3 \text{ Joule}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17707	Domanda 109516	FIS	Un pC corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * $1 \text{ pC} = 10^{-9} \text{ C}$ * $1 \text{ pC} = 10^9 \text{ C}$ * $1 \text{ pC} = 10^{-6} \text{ C}$ * $1 \text{ pC} = 10^{12} \text{ C}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17708	Domanda 109517	FIS	Un pico-farad è equivalente a:	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-3} farad * 10^{-9} farad * 10^{-6} farad * 10^{15} farad * Nessuna delle altre risposte è corretta
17709	Domanda 109518	FIS	Individuare, tra le seguenti risposte, le due espressioni che esprimono entrambe l'intensità del campo elettrico:	<ul style="list-style-type: none"> * N/Coulomb; volt/m * N/m; volt/m * N/Coulomb; joule/m * volt x m; N/m * Nessuna delle altre risposte è corretta
17710	Domanda 109519	FIS	Una resistenza elettrica percorsa da corrente elettrica dissipa una certa quantità di energia. Nel S.I tale energia viene misurata in:	<ul style="list-style-type: none"> * Ampere * Coulomb * Volt x Ampere * Joule * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17711	Domanda 109520	FIS	Quando si ha una distribuzione di cariche, il campo elettrico da essa prodotto si misura in:	<ul style="list-style-type: none"> * N x sec * N x m * Volt x m * Volt/m * Nessuna delle altre risposte è corretta
17712	Domanda 109521	FIS	Nel S.I. la frequenza si misura in:	<ul style="list-style-type: none"> * secondi * sec⁻² * m⁻¹ * Hertz * Nessuna delle altre risposte è corretta
17713	Domanda 109522	FIS	Nella misura di una grandezza si definisce errore relativo:	<ul style="list-style-type: none"> * la differenza tra il valore vero e il valore misurato * il rapporto tra l'errore assoluto e il valore vero * il rapporto tra l'errore assoluto e il valore misurato * il rapporto tra il valore vero e il valore misurato * Nessuna delle altre risposte è corretta
17714	Domanda 109523	FIS	Nel S.I. l'accelerazione si misura in:	<ul style="list-style-type: none"> * m²/s * m/s * m²/s² * m² x s * Nessuna delle altre risposte è corretta
17715	Domanda 109524	FIS	L'unità di misura della forza nel S.I. è:	<ul style="list-style-type: none"> * il Kilogrammo * il Joule * il Coulomb * la Dina * Nessuna delle altre risposte è corretta
17716	Domanda 109525	FIS	Nel S.I. il Newton misura:	<ul style="list-style-type: none"> * una pressione * un momento * un'energia * una potenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
17717	Domanda 109526	FIS	1 Å vale:	<ul style="list-style-type: none"> * 10⁻⁸ m * 10⁻⁹ m * 10⁻¹⁰ m * 10⁻¹¹ m * Nessuna delle altre risposte è corretta
17718	Domanda 109527	FIS	La resistività ρ di un conduttore si misura in:	<ul style="list-style-type: none"> * Ohm * Ohm/metro * Ohm x metro * Ohm x Volt * Nessuna delle altre risposte è corretta
17719	Domanda 109528	FIS	L'unità di misura della potenza nel S.I. è:	<ul style="list-style-type: none"> * il cavallo * il watt * il Joule * la caloria/ora * Nessuna delle altre risposte è corretta
17720	Domanda 109529	FIS	Il campo elettrico E si misura in: (N=Newton, C=Coulomb, V=Volt, m=metro)	<ul style="list-style-type: none"> * N/C e V/m * N·C e V/m * V/m e N·m * V·m e N/C * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17721	Domanda 109530	FIS	Nel sistema internazionale S.I. il radiante misura:	<ul style="list-style-type: none"> * l'angolo piano * l'angolo solido * la radiazione elettromagnetica * γ la radiazione emessa dal corpo nero * Nessuna delle altre risposte è corretta
17722	Domanda 109531	FIS	Un mA corrisponde:	<ul style="list-style-type: none"> * $1 \text{ mA} = 10^{-6} \text{ A}$ * $1 \text{ mA} = 10^{-3} \text{ A}$ * $1 \text{ mA} = 10^{-2} \text{ A}$ * $1 \text{ mA} = 10^{-9} \text{ A}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17723	Domanda 109532	FIS	Un nF corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * $1 \text{ nF} = 10^{-9} \text{ F}$ * $1 \text{ nF} = 10^9 \text{ F}$ * $1 \text{ nF} = 10^{-12} \text{ F}$ * $1 \text{ nF} = 10^{-3} \text{ F}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17724	Domanda 109533	FIS	Il prodotto litri x atmosfere equivale fisicamente a:	<ul style="list-style-type: none"> * una forza * una pressione * una densità di energia * una potenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
17725	Domanda 109534	FIS	Nel sistema internazionale S.I. l'unità di misura del potenziale elettrico è:	<ul style="list-style-type: none"> * W * C * F * Ω * Nessuna delle altre risposte è corretta
17726	Domanda 109535	FIS	La misura del livello sonoro viene espressa in:	<ul style="list-style-type: none"> * Joule * Farad * Henry * Hertz * Nessuna delle altre risposte è corretta
17727	Domanda 109536	FIS	Fra due punti vi è la differenza di potenziale di 1 Volt quando il lavoro eseguito per spostare la carica di 1 Coulomb è pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 Farad * 1 metro/secondo * 1 Joule * 1 Watt * Nessuna delle altre risposte è corretta
17728	Domanda 109537	FIS	Il Kg_{peso} equivale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 100N * 1/9,8 N * 100 q * 10 Kg * Nessuna delle altre risposte è corretta
17729	Domanda 109538	FIS	1 Coulomb/1 secondo equivale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 Joule * 1 Watt * 1 Ampere * 1 Volt * Nessuna delle altre risposte è corretta
17730	Domanda 109539	FIS	Nel sistema internazionale S.I. la pressione si misura in:	<ul style="list-style-type: none"> * bar * atm * N/m * torr * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17731	Domanda 109540	FIS	Il livello sonoro:	<ul style="list-style-type: none"> * si misura in Joule * si misura in Decibel * è un'energia * è una capacità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17732	Domanda 109541	FIS	Un picometro è:	<ul style="list-style-type: none"> * uno strumento utilizzato per la misura della pressione * uno strumento utilizzato per la misura dell'intensità di corrente * una sostanza chimica * una unità di misura del tempo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17733	Domanda 109542	FIS	Quali dei seguenti strumenti fornisce una misurazione indiretta della temperatura:	<ul style="list-style-type: none"> * cronometro * termometro a mercurio * dinamometro * calorimetro * Nessuna delle altre risposte è corretta
17734	Domanda 109543	FIS	Un proiettile viene sparato verso l'alto con un angolo di inclinazione $\alpha \neq 0$ rispetto all'orizzontale. La sua traiettoria sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * rettilinea * circolare * parabolica * iperbolica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17735	Domanda 109544	FIS	Un proiettile viene sparato verso l'alto con un angolo di inclinazione $\alpha \neq 0$ rispetto all'orizzontale. Nel punto più alto della traiettoria l'accelerazione è:	<ul style="list-style-type: none"> * nulla * inclinata di un angolo α rispetto all'orizzontale * diretta verso l'alto * diretta verso il basso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17736	Domanda 109545	FIS	Il moto armonico:	<ul style="list-style-type: none"> * è un moto periodico * ha velocità costante * ha accelerazione costante * ha traiettoria ellittica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17737	Domanda 109546	FIS	Il moto di un punto materiale in cui sono costanti la curvatura della traiettoria e la velocità scalare è un moto:	<ul style="list-style-type: none"> * uniformemente accelerato * armonico * elicoidale * circolare uniforme * Nessuna delle altre risposte è corretta
17738	Domanda 109547	FIS	La linea costituita dall'insieme delle posizioni occupate dal corpo in movimento viene detta:	<ul style="list-style-type: none"> * velocità angolare * percorso * traiettoria * linea di posizione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17739	Domanda 109548	FIS	La velocità si dice relativistica quando:	<ul style="list-style-type: none"> * si approssima alla velocità della luce * si approssima alla velocità del suono * si mette in relazione con un'altra velocità * viene misurata in Km/h * Nessuna delle altre risposte è corretta
17740	Domanda 109549	FIS	L'accelerazione del moto rettilineo uniforme è:	<ul style="list-style-type: none"> * proporzionale alla velocità * nulla * costante ma non nulla * proporzionale allo spostamento * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17741	Domanda 109550	FIS	La definizione di accelerazione media è:	<ul style="list-style-type: none"> * il tempo necessario affinché un corpo raggiunga velocità massima * lo spazio percorso nel tempo di un secondo * il tempo necessario per raggiungere una velocità di 100 Km/h * il rapporto tra la variazione di velocità in un certo intervallo di tempo e l'intervallo di tempo stesso $a=(v_2-v_1)/(t_2-t_1)$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17742	Domanda 109551	FIS	Un corpo libero cade con:	<ul style="list-style-type: none"> * velocità costante * accelerazione costante * velocità e accelerazione costante * nè velocità nè accelerazione costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
17743	Domanda 109552	FIS	Nel moto rettilineo uniforme spazio e tempo sono:	<ul style="list-style-type: none"> * direttamente proporzionali * inversamente proporzionali * lo spazio varia con il quadrato del tempo * lo spazio varia con la radice quadrata del tempo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17744	Domanda 109553	FIS	Il moto di caduta libera dei gravi è un moto:	<ul style="list-style-type: none"> * rettilineo uniforme * armonico * periodico * la cui traiettoria è sempre parabolica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17745	Domanda 109554	FIS	Una macchina che viaggia alla velocità di 100 Km/h incrocia un'altra macchina proveniente in senso opposto che viaggia alla velocità di 50 Km/h. La velocità relativa tra le due automobili vale:	<ul style="list-style-type: none"> * 150 Km/h * 75 Km/h * 50 Km/h * 25 Km/h * Nessuna delle altre risposte è corretta
17746	Domanda 109555	FIS	La cinematica studia:	<ul style="list-style-type: none"> * le condizioni di equilibrio dei corpi * il moto dei corpi in relazione alle cause che lo provocano o lo modificano * il moto dei corpi indipendentemente dalle cause che lo provocano o lo modificano * le forze a cui sono soggetti i corpi durante il loro moto * Nessuna delle altre risposte è corretta
17747	Domanda 109556	FIS	Velocità e accelerazione, nel moto circolare uniforme:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno la stessa direzione e lo stesso verso * hanno la stessa direzione e verso opposte * hanno direzioni perpendicolari * hanno direzioni le quali formano un angolo che dipende dalla frequenza di rotazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17748	Domanda 109557	FIS	Nel moto uniformemente accelerato lo spazio percorso:	<ul style="list-style-type: none"> * è direttamente proporzionale al tempo * è inversamente proporzionale al tempo * varia con il quadrato del tempo * varia con il cubo del tempo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17749	Domanda 109558	FIS	Nel moto rettilineo uniforme lo spazio percorso:	<ul style="list-style-type: none"> * è direttamente proporzionale al tempo * è inversamente proporzionale al tempo * varia con il quadrato del tempo * varia con il cubo del tempo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17750	Domanda 109559	FIS	Un moto uniformemente accelerato deve essere necessariamente:	<ul style="list-style-type: none"> * a velocità crescente * ad accelerazione nulla * ad accelerazione crescente * a velocità costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
17751	Domanda 109560	FIS	Per inerzia di un corpo s'intende:	<ul style="list-style-type: none"> * il tempo necessario affinché esso acquisti una accelerazione uguale a g * l'accelerazione che acquista quando è soggetto ad una forza unitaria * la sua naturale tendenza a conservare il proprio stato di quiete o di moto rettilineo uniforme * la sua naturale tendenza al moto uniformemente accelerato * Nessuna delle altre risposte è corretta
17752	Domanda 109561	FIS	Un punto materiale può avere energia cinetica negativa?	<ul style="list-style-type: none"> * Solo se si muove di moto uniformemente accelerato * Solo se ha velocità negativa * Solo se ha massa negativa * Solo se si muove di moto uniformemente decelerato * Nessuna delle altre risposte è corretta
17753	Domanda 109562	FIS	La terza legge della dinamica afferma che:	<ul style="list-style-type: none"> * ad ogni azione corrisponde una reazione uguale e contraria * un corpo soggetto ad una forza acquista una accelerazione proporzionale a tale forza * un corpo che si muove di moto rettilineo uniforme è soggetto ad una forza nulla * la forza peso è una forza conservativa * Nessuna delle altre risposte è corretta
17754	Domanda 109563	FIS	La massa e il peso di un corpo:	<ul style="list-style-type: none"> * coincidono * sono proporzionali * sono inversamente proporzionali ed hanno la stessa unità di misura * hanno la stessa misura * Nessuna delle altre risposte è corretta
17755	Domanda 109564	FIS	In un corpo che si muove con attrito lungo un piano inclinato:	<ul style="list-style-type: none"> * l'energia meccanica si mantiene costante * l'energia cinetica si mantiene costante * l'energia potenziale si mantiene costante * l'energia totale si mantiene costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
17756	Domanda 109565	FIS	La seconda legge di Newton afferma che:	<ul style="list-style-type: none"> * la risultante delle forze applicate su un corpo è uguale al prodotto della massa del corpo per la sua accelerazione * la somma dell'energia potenziale e dell'energia cinetica è costante * la forza peso è una forza conservativa * ad ogni azione corrisponde una reazione uguale e contraria * Nessuna delle altre risposte è corretta
17757	Domanda 109566	FIS	Un sistema di corpi si dice isolato se:	<ul style="list-style-type: none"> * se non vi sono forze esterne che agiscono su di esso * ha energia cinetica nulla * ha energia potenziale nulla * ha energia meccanica nulla * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17758	Domanda 109567	FIS	Perché uno stesso corpo pesa meno sulla luna che non sulla terra?	<ul style="list-style-type: none"> * Perché la luna ha una minore densità superficiale rispetto alla terra * Perché la luna ha una massa minore rispetto alla terra * Perché la luna ha un volume minore rispetto alla terra * Perché sulla luna non esiste atmosfera * Nessuna delle altre risposte è corretta
17759	Domanda 109568	FIS	L'energia cinetica di un corpo è:	<ul style="list-style-type: none"> * direttamente proporzionale alla sua massa * direttamente proporzionale alla sua velocità * direttamente proporzionale alla sua quota * inversamente proporzionale al quadrato della sua velocità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17760	Domanda 109569	FIS	L'energia cinetica:	<ul style="list-style-type: none"> * si misura in Joule * è costante nel moto uniformemente accelerato * è nulla nel moto rettilineo uniforme * si misura in watt * Nessuna delle altre risposte è corretta
17761	Domanda 109570	FIS	La forza gravitazionale è:	<ul style="list-style-type: none"> * attrattiva * repulsiva * costante * proporzionale alla distanza * Nessuna delle altre risposte è corretta
17762	Domanda 109571	FIS	Il peso e la massa di un corpo sono grandezze:	<ul style="list-style-type: none"> * aventi la stessa unità di misura * aventi lo stesso valore numerico nel S.I. * direttamente proporzionali * inversamente proporzionali * Nessuna delle altre risposte è corretta
17763	Domanda 109572	FIS	Le forze di attrazione terra-luna e luna-terra sono:	<ul style="list-style-type: none"> * uguali in modulo ma opposte * uguali in modulo, direzione e verso * la prima è maggiore della seconda * la seconda è maggiore della prima * Nessuna delle altre risposte è corretta
17764	Domanda 109573	FIS	La quantità di moto:	<ul style="list-style-type: none"> * è uguale al prodotto della massa di un corpo per la sua accelerazione * è uguale al prodotto della densità di un corpo per la sua velocità * è uguale al prodotto della massa di un corpo per la sua velocità * è uguale al prodotto della forza per il tempo in cui agisce * Nessuna delle altre risposte è corretta
17765	Domanda 109574	FIS	Su una massa di 1 Kg agisce una forza peso di:	<ul style="list-style-type: none"> * 1N * 10Kg * 9,8 N * 9,8 Kg_{peso} * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17766	Domanda 109575	FIS	La prima legge di Newton afferma che:	<ul style="list-style-type: none"> * la somma dell'energia potenziale e dell'energia cinetica è costante * il campo gravitazionale è un campo conservativo * un corpo soggetto ad una forza acquista una accelerazione proporzionale ad essa * un corpo non soggetto a forze esterne permane nel suo stato di quiete o di moto rettilineo uniforme * Nessuna delle altre risposte è corretta
17767	Domanda 109576	FIS	Si definisce densità di energia:	<ul style="list-style-type: none"> * l'energia per unità di tempo * l'energia per unità di massa * l'energia per unità di volume * la massa per unità di volume * Nessuna delle altre risposte è corretta
17768	Domanda 109577	FIS	Ad un corpo libero vengono applicate due forze parallele di uguale intensità e verso opposto. Le due forze:	<ul style="list-style-type: none"> * producono sempre una traslazione del corpo * producono sempre una rotazione del corpo * possono produrre una traslazione del corpo * possono produrre una rotazione del corpo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17769	Domanda 109578	FIS	Due sfere, rispettivamente di acciaio e di gomma vengono lasciate cadere nel vuoto dalla medesima altezza H. Quale delle due sfere tocca prima il suolo?	<ul style="list-style-type: none"> * La sfera più pesante * La sfera d'acciaio * La sfera di gomma * La sfera più leggera * Nessuna delle altre risposte è corretta
17770	Domanda 109579	FIS	La forza è definita come il prodotto:	<ul style="list-style-type: none"> * della potenza per il tempo * della massa per l'accelerazione * della massa per lo spostamento * della massa per la velocità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17771	Domanda 109580	FIS	Applicando una forza della medesima intensità a corpi diversi, i due corpi acquistano:	<ul style="list-style-type: none"> * la stessa velocità * la stessa accelerazione * accelerazioni direttamente proporzionali alle masse * accelerazioni inversamente proporzionali alle masse * Nessuna delle altre risposte è corretta
17772	Domanda 109581	FIS	Dire quali, tra le seguenti affermazioni, sono corrette:	<ul style="list-style-type: none"> * i solidi hanno forma e volume proprio * i liquidi hanno forma e volume proprio * i liquidi non hanno né volume né forma propria * gli aeriformi hanno volume proprio ma non forma propria * Nessuna delle altre risposte è corretta
17773	Domanda 109582	FIS	Su quanti principi si basa la dinamica:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 2 * 3 * 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17774	Domanda 109583	FIS	Il peso di un corpo sulla terra è uguale:	<ul style="list-style-type: none"> * al prodotto della sua densità per il suo volume * alla sua massa * alla sua inerzia * alla forza con cui esso è attratto dalla terra * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17775	Domanda 109585	FIS	In assenza di attrito un corpo in caduta libera subisce un aumento di:	<ul style="list-style-type: none"> * peso * massa * velocità * accelerazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17776	Domanda 109586	FIS	Quando un pendolo viene sollecitato da una forza esterna, comincia ad oscillare, ma le sue oscillazioni si smorzano rapidamente al cessare della forza esterna. Ciò avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * perché la forza applicata dall'esterno non è conservativa * perché agiscono delle forze del tipo dissipativo * perché viene violato il 1° principio della termodinamica * perché viene compiuto lavoro contro la forza di gravità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17777	Domanda 109587	FIS	L'effetto dell'attrito su un corpo si manifesta attraverso:	<ul style="list-style-type: none"> * una diminuzione di energia cinetica * un aumento di velocità * una diminuzione di energia potenziale gravitazionale * un aumento di accelerazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17778	Domanda 109588	FIS	Un corpo sottoposto ad una forza F si muove con un'accelerazione:	<ul style="list-style-type: none"> * perpendicolare ad F * parallela ad F * proporzionale alla massa * indipendente da F * Nessuna delle altre risposte è corretta
17779	Domanda 109589	FIS	In assenza di attrito ad un corpo viene applicata una forza F per un tempo t. Quando cessa l'applicazione della forza il corpo:	<ul style="list-style-type: none"> * si ferma * continua a muoversi di moto uniformemente accelerato * continua a muoversi di moto uniformemente ritardato * continua a muoversi di moto rettilineo uniforme * Nessuna delle altre risposte è corretta
17780	Domanda 109590	FIS	L'energia meccanica di un corpo è uguale:	<ul style="list-style-type: none"> * alla sua energia cinetica * alla sua energia potenziale * alla somma della sua energia cinetica e potenziale * alla differenza tra la sua energia cinetica e potenziale * Nessuna delle altre risposte è corretta
17781	Domanda 109591	FIS	Se v ed m sono rispettivamente la velocità e la massa di un corpo, la sua energia cinetica vale:	<ul style="list-style-type: none"> * $(1/2)mv^2$ * mv * $(1/2)m^2v$ * mv^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17782	Domanda 109592	FIS	Mentre un proiettile, dopo essere stato sparato verso l'alto, percorre la sua traiettoria, esplode. Il suo centro di massa:	<ul style="list-style-type: none"> * assume accelerazione nulla * si sposta verso il frammento di massa maggiore * si sposta verso il frammento di massa minore * continua la sua traiettoria parabolica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17783	Domanda 109593	FIS	Per quali motivi le scarpe aventi i tacchi a spillo lasciano segni più evidenti, rispetto alle altre scarpe, sui pavimenti di linoleum?	<ul style="list-style-type: none"> * perchè vengono realizzate con materiali più duri * perchè non permettono che il pavimento espliciti la propria reazione * perchè sono più pesanti rispetto alle altre scarpe * perchè essendo la superficie di appoggio dei tacchi a spillo minore, si esercitano pressioni più elevate * Nessuna delle altre risposte è corretta
17784	Domanda 109594	FIS	La spinta di un motore a razzo viene prodotta:	<ul style="list-style-type: none"> * da forze interne al sistema gas di scarico-razzo * dalla compressione del getto di gas di scarico sull'aria sottostante * dalla compressione del getto di gas di scarico sul gas precedentemente espulso * per inerzia * Nessuna delle altre risposte è corretta
17785	Domanda 109595	FIS	Una stessa forza applicata a corpi diversi produce:	<ul style="list-style-type: none"> * la stessa accelerazione * la stessa velocità * accelerazioni inversamente proporzionali alle masse * accelerazioni direttamente proporzionali alle masse * Nessuna delle altre risposte è corretta
17786	Domanda 109596	FIS	Quale effetto ha l'attrito su un corpo in moto?	<ul style="list-style-type: none"> * Creazione di campo magnetico * Aumento di energia potenziale gravitazionale * Aumento di velocità * Aumento di energia cinetica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17787	Domanda 109597	FIS	Durante la caduta libera di un corpo, in completa assenza di attrito, si verifica:	<ul style="list-style-type: none"> * aumento dell'accelerazione * diminuzione del peso * aumento dell'energia cinetica * diminuzione dell'energia cinetica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17788	Domanda 109598	FIS	L'equilibrio si dice instabile se:	<ul style="list-style-type: none"> * il corpo, comunque spostato, torna spontaneamente nella posizione iniziale * il corpo, spostato anche lievemente, non torna mai spontaneamente nella posizione iniziale * il corpo, comunque spostato, viene ad assumere sempre una posizione di equilibrio analoga a quella iniziale * il corpo, comunque spostato, si porta in una posizione intermedia tra quella iniziale e quella finale * Nessuna delle altre risposte è corretta
17789	Domanda 109599	FIS	Si definisce equilibrante di una forza F :	<ul style="list-style-type: none"> * una forza avente lo stesso punto di applicazione di F e la stessa direzione * una forza avente lo stesso punto di applicazione di F, la stessa direzione e verso opposto * una forza avente lo stesso punto di applicazione di F, la stessa direzione, lo stesso modulo e verso opposto * una forza avente la stessa direzione, lo stesso modulo e lo stesso verso di F, ma diverso punto di applicazione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17790	Domanda 109600	FIS	Un corpo con un punto fisso:	<ul style="list-style-type: none"> * può muoversi in una qualunque direzione dello spazio e ruotare su se stesso * può muoversi in una qualunque direzione dello spazio, ma non ruotare su se stesso * può solo ruotare su se stesso * può solo ruotare attorno ad un asse fisso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17791	Domanda 109601	FIS	La forza di attrito:	<ul style="list-style-type: none"> * è uguale alla forza di gravità * è conservativa * si oppone al movimento relativo tra corpi in contatto * favorisce il movimento relativo tra i corpi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17792	Domanda 109602	FIS	Per coppia di forze si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * l'insieme di due forze parallele di verso opposto di uguale intensità * l'insieme di due forze aventi lo stesso verso e la stessa direzione * l'insieme di due forze aventi lo stesso verso e la stessa intensità * l'insieme di due forze parallele e concordi di intensità l'una doppia dell'altra * Nessuna delle altre risposte è corretta
17793	Domanda 109603	FIS	Una deformazione si dice elastica se:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta al cessare della causa che l'ha provocata * diminuisce al cessare della causa che l'ha provocata * scompare al cessare della causa che l'ha provocata * rimane invariata al cessare della causa che l'ha provocata * Nessuna delle altre risposte è corretta
17794	Domanda 109604	FIS	Si definisce momento di una forza rispetto a un punto:	<ul style="list-style-type: none"> * il prodotto della forza per il tempo * il prodotto vettoriale del braccio per la forza * il prodotto della forza per il suo spostamento * il prodotto della forza per la velocità del corpo su cui agisce * Nessuna delle altre risposte è corretta
17795	Domanda 109605	FIS	Il baricentro di un corpo è definito come:	<ul style="list-style-type: none"> * il punto di applicazione della forza elastica * un punto avente velocità nulla * il punto di applicazione della forza peso * un punto avente accelerazione nulla * Nessuna delle altre risposte è corretta
17796	Domanda 109606	FIS	Una molla viene sollecitata con una forza di 100 N, subendo un allungamento di 50 mm; la costante elastica della molla vale:	<ul style="list-style-type: none"> * 2N/m * 20 N/m * 2 KN/m * 20 KN/m * Nessuna delle altre risposte è corretta
17797	Domanda 109607	FIS	Un corpo viene detto rigido se, in seguito all'applicazione di una forza:	<ul style="list-style-type: none"> * subisce solo deformazioni elastiche * subisce solo deformazioni plastiche * subisce deformazioni sia elastiche che plastiche * subisce deformazioni crescenti con il tempo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17798	Domanda 109608	FIS	Un corpo rigido è in equilibrio se:	<ul style="list-style-type: none"> * la risultante delle forze agenti su di esso è nulla * la risultante dei momenti agenti su di esso è nulla * il suo baricentro ha velocità nulla * il suo baricentro ha accelerazione nulla * Nessuna delle altre risposte è corretta
17799	Domanda 109609	FIS	La pressione p dovuta ad una forza di 10 N applicata ad una superficie di 10 m ² è:	<ul style="list-style-type: none"> * p=1 * p=1 Pascal * p=100N/m² * p=100 Pascal * Nessuna delle altre risposte è corretta
17800	Domanda 109610	FIS	Perché un pallone pieno di elio tende a salire?	<ul style="list-style-type: none"> * Perché l'elio ha una densità minore rispetto all'aria * Perché viene trascinato dall'aria * Perché il pallone ha un volume minore dell'aria che sposta * Perché l'elio ha un peso specifico maggiore dell'aria * Nessuna delle altre risposte è corretta
17801	Domanda 109611	FIS	Quale dei seguenti gruppi di grandezze fisiche comprende solo grandezze fondamentali (e non derivate) del Sistema Internazionale?	<ul style="list-style-type: none"> * Corrente elettrica, massa, lunghezza e tempo * Resistenza elettrica, lunghezza, massa e tempo * Lunghezza, massa, tempo e forza * Lunghezza, massa, temperatura e forza * Nessuna delle altre risposte è corretta
17802	Domanda 109612	FIS	Nel sistema cgs (cm, g, s) l'unità di misura dell'energia è:	<ul style="list-style-type: none"> * Watt * Dina * Erg * Joule * Nessuna delle altre risposte è corretta
17803	Domanda 109613	FIS	Per conoscere la forza esercitata da un oggetto dal peso di 10 newton, appoggiato sul pavimento di una stanza, occorre conoscere:	<ul style="list-style-type: none"> * niente altro * l'area della superficie su cui poggia il corpo * l'area della superficie su cui poggia il corpo e la posizione del baricentro * la densità del corpo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17804	Domanda 109614	FIS	Quali delle seguenti grandezze ha un carattere vettoriale?	<ul style="list-style-type: none"> * Energia cinetica * Massa * Lavoro * Velocità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17805	Domanda 109615	FIS	Nel Sistema Internazionale delle Unità di Misura SI, una pressione P si misura in pascal e un volume V in metri cubi. In quali unità di misura dello stesso sistema viene quindi misurato il prodotto (P * V)?	<ul style="list-style-type: none"> * Joule * Watt * Kelvin * Newton * Nessuna delle altre risposte è corretta
17806	Domanda 109616	FIS	La pressione di un'atmosfera è:	<ul style="list-style-type: none"> * la pressione a livello del mare in qualsiasi giorno dell'anno * la pressione esercitata da una colonna d'acqua di 76 m d'altezza * la pressione atmosferica a 76 m dal livello del mare a 4 °C * la pressione esercitata da una colonna di mercurio di 76 cm d'altezza a 0 °C * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17807	Domanda 109617	FIS	La frequenza f in un moto armonico è legata al periodo T dalla relazione:	<ul style="list-style-type: none"> * $f = T^{-1}$ * $f = 2\pi T$ * $f = 2\pi/T$ * $f = T$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17808	Domanda 109618	FIS	Un micron corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-6} m * 10^{+6} m * 10^{-4} m * 10^{+4} m * Nessuna delle altre risposte è corretta
17809	Domanda 109619	FIS	In un bicchiere sono contenuti acqua e un cubetto di ghiaccio galleggiante. Se il ghiaccio fonde (senza variazioni di temperatura dell'acqua) il livello dell'acqua:	<ul style="list-style-type: none"> * rimane invariato * aumenta, essendoci più acqua di prima * diminuisce, perché l'acqua allo stato di ghiaccio ha un volume maggiore che allo stato liquido * varia a seconda del rapporto tra i volumi del ghiaccio e dell'acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
17810	Domanda 109620	FIS	Un corpo ha una certa massa M . Se viene portato sulla Luna, la sua massa:	<ul style="list-style-type: none"> * non varia * diminuisce * aumenta * si annulla * Nessuna delle altre risposte è corretta
17811	Domanda 109621	FIS	10 cm^3 di acqua hanno una massa praticamente uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 g * 10 g * 1 kg * 10 kg * Nessuna delle altre risposte è corretta
17812	Domanda 109622	FIS	Due corpi di eguale densità debbono necessariamente avere:	<ul style="list-style-type: none"> * stessa massa * stesso volume * massa e volume proporzionali * massa e volume inversamente proporzionali * Nessuna delle altre risposte è corretta
17813	Domanda 109623	FIS	Una velocità di 180 m/s equivale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 6,48 km/h * 500 km/h * 64,8 km/h * 648 km/h * Nessuna delle altre risposte è corretta
17814	Domanda 109624	FIS	Il watt (W), è l'unità che misura:	<ul style="list-style-type: none"> * lavoro * energia * potenza * calore * Nessuna delle altre risposte è corretta
17815	Domanda 109625	FIS	Quale delle seguenti affermazioni è VERA?	<ul style="list-style-type: none"> * I raggi gamma non sono radiazioni elettromagnetiche * La luce non si propaga nel vuoto * Il suono si propaga nel vuoto * Il suono ha carattere ondulatorio * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17816	Domanda 109626	FIS	Sapendo che l'accelerazione di gravità vale $9,8 \text{ m/s}^2$, qual è il peso di un corpo di massa 10 kg?	<ul style="list-style-type: none"> * 9,8 N * 98 N * 980 N * 0,98 N * Nessuna delle altre risposte è corretta
17817	Domanda 109627	FIS	Quali delle seguenti grandezze si può misurare in kg/m^3 ?	<ul style="list-style-type: none"> * L'energia cinetica * Il volume specifico * La densità * L'accelerazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17818	Domanda 109628	FIS	Quali delle seguenti grandezze fisiche (forza, potenza, energia, calore) sono omogenee?	<ul style="list-style-type: none"> * Energia - calore * Forza - potenza * Energia - potenza * Tutte * Nessuna delle altre risposte è corretta
17819	Domanda 109629	FIS	La portata volumica di un condotto:	<ul style="list-style-type: none"> * è il volume di liquido che attraversa una sezione nell'unità di tempo * è la massa di liquido che esce dal condotto * si misura in litri * minuti * dipende dalla quota del condotto * Nessuna delle altre risposte è corretta
17820	Domanda 109631	FIS	È possibile che un corpo che si muove di moto uniforme sia dotato di accelerazione?	<ul style="list-style-type: none"> * No, mai * Sì, se il moto è rettilineo * Sì, se la traiettoria è curva * Sì, se il corpo è sottoposto alla forza peso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17821	Domanda 109632	FIS	Nel Sistema Internazionale, il farad rappresenta l'unità di misura di:	<ul style="list-style-type: none"> * forza * energia * intensità di corrente * capacità elettrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17822	Domanda 109633	FIS	La densità dell'acqua, espressa nel Sistema Internazionale (= MKSA), è circa uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 10 * 100 * 1000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17823	Domanda 109634	FIS	Due corpi aventi lo stesso volume e la stessa densità hanno:	<ul style="list-style-type: none"> * la stessa superficie * la stessa capacità termica * la stessa carica elettrica * la stessa massa * Nessuna delle altre risposte è corretta
17824	Domanda 109635	FIS	Come si scrive l'energia cinetica di un corpo di massa m che si muove con velocità v?	<ul style="list-style-type: none"> * mv * $mv^2/2$ * $2m/v^2$ * m^2v * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17825	Domanda 109636	FIS	Quando cessa istantaneamente l'azione di qualunque forza su un corpo:	<ul style="list-style-type: none"> * il corpo si arresta * il corpo prosegue con moto rettilineo uniforme * il corpo decelera fino a ritornare alla velocità iniziale * il corpo ricade compiendo una traiettoria parabolica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17826	Domanda 109637	FIS	Quale delle seguenti grandezze si può misurare in kg/m^3 ?	<ul style="list-style-type: none"> * La densità * Il peso specifico * L'energia cinetica * L'accelerazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17827	Domanda 109638	FIS	Quale delle seguenti unità di misura NON si riferisce all'energia?	<ul style="list-style-type: none"> * joule * erg * caloria * newton * Nessuna delle altre risposte è corretta
17828	Domanda 109639	FIS	Il comune termometro a mercurio usato per misurare la temperatura corporea si basa sul principio della:	<ul style="list-style-type: none"> * dilatazione termica * capillarità * relazione temperatura-pressione * conservazione dell'energia * Nessuna delle altre risposte è corretta
17829	Domanda 109640	FIS	Che cos'è la lunghezza d'onda?	<ul style="list-style-type: none"> * La distanza minima tra due punti sempre in fase tra di loro * La distanza percorsa da un'onda in un secondo * Il numero di onde per unità di lunghezza * Il tempo impiegato da un'onda a ritornare alla condizioni iniziali * Nessuna delle altre risposte è corretta
17830	Domanda 109641	FIS	In una mole di idrogeno atomico ci sono circa:	<ul style="list-style-type: none"> * $6 \cdot 10^{23}$ elettroni e $6 \cdot 10^{23}$ protoni * $6 \cdot 10^{23}$ elettroni e $6 \cdot 10^{23}$ protoni * $6 \cdot 10^{23}$ elettroni e $6 \cdot 10^{23}$ protoni * $6 \cdot 10^{23}$ elettroni e $6 \cdot 10^{23}$ protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
17831	Domanda 109642	FIS	Dire quale delle seguenti unità di misura NON può essere usata per indicare il peso di un corpo:	<ul style="list-style-type: none"> * dine * joule * newton * grammo-peso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17832	Domanda 109643	FIS	Nel Sistema Internazionale, un corpo di massa 5 kg ha peso	<ul style="list-style-type: none"> * 1,96 N * 4,9 N * 9,8 N * 49 N * Nessuna delle altre risposte è corretta
17833	Domanda 109644	FIS	Quanti millimetri cubici sono contenuti in un millilitro?	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 10 * 100 * 1000 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17834	Domanda 109645	FIS	Che cosa significa che un moto è uniformemente accelerato?	<ul style="list-style-type: none"> * Che l'accelerazione è una funzione lineare del tempo * Che l'accelerazione è nulla * Che la velocità è una funzione lineare del tempo * Che il corpo che si muove ha densità uniforme * Nessuna delle altre risposte è corretta
17835	Domanda 109646	FIS	Si è sottolineato che, dal momento che gli atomi e le molecole sono estremamente piccoli, ogni corpo di grandi dimensioni contiene un numero enorme di particelle. Ogni teoria, che cerchi di interpretare il comportamento di sistema macroscopici in t	<ul style="list-style-type: none"> * I metodi statistici sono i più adeguati per trattare sistemi che contengono un numero molto grande di particelle * È possibile prevedere con ragionevole certezza se nel lancio di una moneta si presenterà testa o croce * Lanciando 10 monete è possibile che si presentino 5 teste e 5 croci * Non bisogna giocare d'azzardo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17836	Domanda 109647	FIS	10 kW equivalgono ad una potenza pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * 10 J/s * 10.000 J/s * 10.000 J * s * 10.000 J/min * Nessuna delle altre risposte è corretta
17837	Domanda 109648	FIS	Quanti metri cubi (m^3) sono contenuti in un millilitro?	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-6} * 10^{-3} * 100 * 10^3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17838	Domanda 109649	FIS	Una forza uguale è applicata a corpi di massa diversa. L'accelerazione impressa ad ognuno di essi è:	<ul style="list-style-type: none"> * proporzionale alla massa * inversamente proporzionale alla massa * proporzionale al quadrato della massa * non dipende dalla massa * Nessuna delle altre risposte è corretta
17839	Domanda 109650	FIS	Una laminetta di quarzo vibra compiendo 10^7 oscillazioni al secondo. Il periodo di oscillazione è:	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-7} s * 10^7 s * 10^{-7} Hz * 10^7 Hz * Nessuna delle altre risposte è corretta
17840	Domanda 109651	FIS	Un corpo rigido sospeso per un punto fisso qualsiasi:	<ul style="list-style-type: none"> * può ruotare * può traslare * può rototraslare * non può muoversi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17841	Domanda 109652	FIS	Fra le seguenti, tre sono grandezze fisiche fondamentali nel Sistema Internazionale:	<ul style="list-style-type: none"> * massa, energia, potenziale * tempo, temperatura, potenziale * lunghezza, forza, intensità luminosa * lunghezza, tempo, corrente elettrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17842	Domanda 109653	FIS	Un recipiente contenente acqua calda cede calore all'ambiente. Il calore ceduto dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * soltanto dalla massa di acqua * soltanto dalla differenza di temperatura fra acqua ed ambiente * tanto dalla massa d'acqua quanto dalla differenza di temperatura fra acqua ed ambiente * da nessuna delle grandezze sopra considerate * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17843	Domanda 109654	FIS	La densità di un corpo si misura nel S. I. in:	<ul style="list-style-type: none"> * kg/m^3 * N/m^3 * è un numero puro * dine/cm^3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17844	Domanda 109655	FIS	Quale tra le seguenti grandezze NON è vettoriale?	<ul style="list-style-type: none"> * L'energia cinetica * La forza * La quantità di moto * L'intensità del campo elettrico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17845	Domanda 109656	FIS	Nel Sistema Internazionale il joule rappresenta l'unità di misura di:	<ul style="list-style-type: none"> * forza * energia * corrente elettrica * temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
17846	Domanda 109657	FIS	La quantità di moto si misura in:	<ul style="list-style-type: none"> * metri * secondi * newton * metri * newton * secondi * chilogrammi * metri * secondi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17847	Domanda 109658	FIS	Indicare quale delle seguenti relazioni tra le grandezze fisiche è CORRETTA:	<ul style="list-style-type: none"> * $(\text{lavoro})/(\text{spostamento}) = (\text{forza})$ * $(\text{massa}) * (\text{velocità}) = (\text{forza})$ * $(\text{massa}) * (\text{spostamento}) = (\text{forza})$ * $(\text{potenza}) * (\text{velocità}) = (\text{forza})$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17848	Domanda 109659	FIS	Il chilowattora è un'unità di misura di:	<ul style="list-style-type: none"> * potenza * frequenza * intensità di corrente * energia * Nessuna delle altre risposte è corretta
17849	Domanda 109660	FIS	Nel Sistema Internazionale SI, l'unità di misura della forza è:	<ul style="list-style-type: none"> * la dine * il newton * il watt * il joule * Nessuna delle altre risposte è corretta
17850	Domanda 109661	FIS	Un corpo di peso P1 e della densità D1 galleggia su un fluido di peso P2 e densità D2, quindi:	<ul style="list-style-type: none"> * $P1 > P2$ * $P1 < P2$ * $D1 > D2$ * $D1 < D2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17851	Domanda 109662	FIS	Quale delle seguenti unità è utilizzabile per indicare misure di pressione?	<ul style="list-style-type: none"> * Parsec * mmHg * Kelvin * Poise * Nessuna delle altre risposte è corretta
17852	Domanda 109663	FIS	La massa totale degli abitanti dell'Italia è all'incirca:	<ul style="list-style-type: none"> * 3 milioni di tonnellate * 30 milioni di chilogrammi * 300 mila quintali * 3 miliardi di grammi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17853	Domanda 109664	FIS	La densità di un liquido è:	<ul style="list-style-type: none"> * la resistenza del liquido allo scorrimento * il rapporto fra la massa del liquido e il suo volume * il rapporto tra il volume del liquido e la sua massa * uguale in tutti i sistemi di unità di misura * Nessuna delle altre risposte è corretta
17854	Domanda 109665	FIS	Quale delle seguenti unità non si riferisce a una pressione?	<ul style="list-style-type: none"> * torr * newton * baria * pascal * Nessuna delle altre risposte è corretta
17855	Domanda 109666	FIS	Il moto armonico è un moto:	<ul style="list-style-type: none"> * periodico * uniforme * uniformemente accelerato * uniformemente ritardato * Nessuna delle altre risposte è corretta
17856	Domanda 109667	FIS	Un chilowattora equivale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 3600 MeV * 3600 kJ * 3600 N * 360 kcal * Nessuna delle altre risposte è corretta
17857	Domanda 109669	FIS	Una configurazione di equilibrio è stabile se:	<ul style="list-style-type: none"> * ha energia potenziale minima * ha energia potenziale massima * ha energia cinetica minima * ha energia cinetica massima * Nessuna delle altre risposte è corretta
17858	Domanda 109670	FIS	L'accelerazione centripeta è:	<ul style="list-style-type: none"> * quella che possiede un corpo in moto rettilineo uniforme * quella che subisce un astronauta in fase di lancio di un razzo * quella che subisce un corpo animato di moto armonico * la componente radiale dell'accelerazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17859	Domanda 109671	FIS	Un corpo sospeso per il suo baricento è:	<ul style="list-style-type: none"> * in equilibrio stabile * in equilibrio instabile * in equilibrio indifferente * non è in equilibrio * Nessuna delle altre risposte è corretta
17860	Domanda 109672	FIS	Il peso di un corpo:	<ul style="list-style-type: none"> * è una grandezza che dipende sia dalle caratteristiche del corpo che dalla sua posizione * è una caratteristica del corpo che si può stabilire una volta per tutte * è una grandezza che caratterizza un corpo solo se è in quiete * per la legge della gravitazione universale dipende quadraticamente dalla massa del corpo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17861	Domanda 109673	FIS	Un uomo ha una massa di 70 chili ed occupa un volume di 65 litri. La sua densità media vale:	<ul style="list-style-type: none"> * 10,77 kg/m³ * 1077 kg/m³ * 0,108 g/cm³ * 10,77 g/cm³ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17862	Domanda 109674	FIS	Quale frazione di un centimetro è un micron (= micrometro)?	<ul style="list-style-type: none"> * La decima parte * La centesima parte * La millesima parte * La decimillesima parte * Nessuna delle altre risposte è corretta
17863	Domanda 109675	FIS	Nel Sistema Internazionale l'unità di misura della pressione è il pascal. Quanto vale 1 pascal?	<ul style="list-style-type: none"> * 1 N/m^2 * 1 Atm * 10 kg/cm^2 * 1 N/m * Nessuna delle altre risposte è corretta
17864	Domanda 109676	FIS	L'erg è una unità di misura di:	<ul style="list-style-type: none"> * densità * lavoro * forza * massa * Nessuna delle altre risposte è corretta
17865	Domanda 109677	FIS	In un tubetto di 50 ml sono contenuti 25 grammi di pomata dermatologica. Qual è la densità del farmaco?	<ul style="list-style-type: none"> * 5 g/cm^3 * $0,5 \text{ kg/m}^3$ * $0,5 \text{ kg/l}$ * $0,5 \text{ g/m}^3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17866	Domanda 109678	FIS	Un corpo di massa m al variare del tempo si sposta senza attrito a velocità costante v. La risultante F delle forze applicate sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * $F = mv$ * $F = 0$ * $F = m/v$ * $F = mg$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17867	Domanda 109679	FIS	La pressione P esercitata da una colonna di liquido di densità d avente altezza h e sezione di area A, è data da: (g:accelerazione di gravità)	<ul style="list-style-type: none"> * $P = dgh$ * $P = dgh/A$ dove A è l'area della sezione della colonna * $P = dg$ * per rispondere occorre conoscere la massa della colonna di liquido * Nessuna delle altre risposte è corretta
17868	Domanda 109680	FIS	Nell'urto tra due corpi, in assenza di interazioni con altri corpi, viene sempre conservata la seguente grandezza:	<ul style="list-style-type: none"> * la quantità di moto totale * energia meccanica totale * energia cinetica totale * energia potenziale totale * Nessuna delle altre risposte è corretta
17869	Domanda 109681	FIS	Un moto si dice periodico quando:	<ul style="list-style-type: none"> * le grandezze fisiche che vi compaiono hanno sempre gli stessi valori * la velocità del mobile è sempre costante * le variabili del moto assumono gli stessi valori ad intervalli di tempo uguali * l'accelerazione del mobile non è mai nulla * Nessuna delle altre risposte è corretta
17870	Domanda 109682	FIS	La quantità di lavoro spesa per portare un elettrone da un'orbita atomica all'infinito viene misurata in:	<ul style="list-style-type: none"> * joule/sec * ohm * watt * elettronvolt * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17871	Domanda 109683	FIS	La misura di una massa è risultata essere (20 ± 0,5) mg. Quant'è l'errore relativo?	<ul style="list-style-type: none"> * 0,5% * 2,5% * 5,0% * 25% * Nessuna delle altre risposte è corretta
17872	Domanda 109684	FIS	Un astronauta in orbita non avverte alcuna sensazione di peso. Perché?	<ul style="list-style-type: none"> * Al di fuori dell'atmosfera la forza di gravità è nulla * A quella distanza dalla Terra la forza di gravità è del tutto trascurabile * Si è raggiunto un equilibrio tra la forza di gravità della terra e quella della Luna * La forza di gravità produce la stessa accelerazione sull'astronauta e sulla navicella * Nessuna delle altre risposte è corretta
17873	Domanda 109685	FIS	La potenza si misura in:	<ul style="list-style-type: none"> * chilowattora * watt * joule * watt/s * Nessuna delle altre risposte è corretta
17874	Domanda 109686	FIS	Tre delle seguenti unità di misura riguardano la stessa grandezza fisica ed una no. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * Pascal * Torr * Atmosfera * Chilogrammo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17875	Domanda 109687	FIS	La pressione atmosferica è equivalente alla pressione di una colonna d'acqua alta circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 7600 mm * 1000 m * 760 m * 10000 mm * Nessuna delle altre risposte è corretta
17876	Domanda 109688	FIS	A quale delle seguenti forze si può associare il concetto di campo conservativo? La forza:	<ul style="list-style-type: none"> * di attrito * elettromotrice * di viscosità * peso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17877	Domanda 109689	FIS	Le intensità di 2 grandezze fisiche si dicono direttamente proporzionali quando:	<ul style="list-style-type: none"> * crescono contemporaneamente * il loro rapporto è costante * il loro prodotto è costante * la loro somma è costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
17878	Domanda 109690	FIS	Un corpo ha una massa di 30 grammi e un volume di 50 cm ³ . Ponendolo in acqua, che cosa succede?	<ul style="list-style-type: none"> * Galleggia * Affonda * Resta sospeso in prossimità della superficie * Viene sommerso in profondità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17879	Domanda 109691	FIS	Nel S. I. , il prodotto di una forza per una distanza si esprime in:	<ul style="list-style-type: none"> * m/s * watt/s * pascal/m³ * newton * m * Nessuna delle altre risposte è corretta
17880	Domanda 109692	FIS	Un apparecchio di misura indica un valore pari a 1,33 * 10 ⁵ . Stimare l'errore relativo della misura sulla base delle cifre significative fornite:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,75% * 1,5% * 2,25% * 2% * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17881	Domanda 109693	FIS	Un corpo sulla Terra ha una certa massa e un certo peso. Se esso fosse portato sulla Luna cosa cambierebbe?	<ul style="list-style-type: none"> * Il valore della massa * Il valore del peso * Cambierebbero entrambi ma non il loro rapporto * Non cambierebbe alcuna grandezza * Nessuna delle altre risposte è corretta
17882	Domanda 109694	FIS	Se, in acqua di mare, il prodotto d * g (densità * accelerazione di gravità) ha un valore numerico vicino a 10^4 , le adatte unità di misura saranno:	<ul style="list-style-type: none"> * Pascal/m² * Joule/m² * N/m³ * Dine/cm² * Nessuna delle altre risposte è corretta
17883	Domanda 109695	FIS	Una popolazione di batteri ha, in un certo intervallo di tempo, un tasso di moltiplicazione costante (ossia il rapporto tra il numero di batteri che si creano in ogni unità di tempo ed il numero di batteri è costante). La legge di sviluppo,	<ul style="list-style-type: none"> * lineare * parabolica * esponenziale * iperbolica * Nessuna delle altre risposte è corretta
17884	Domanda 109696	FIS	Ad ogni lavaggio con procedure standard di biancheria infetta si può ritenere che il numero di microrganismi presenti si riduca di un fattore 100. Supponendo che in un dato mucchio di panni siano presenti inizialmente $3 \cdot 10^8$ microrganismi	<ul style="list-style-type: none"> * 10^8 * $3 \cdot 10^5$ * 10^5 * $3 \cdot 10^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17885	Domanda 109698	FIS	Quale delle seguenti unità esprime una forza?	<ul style="list-style-type: none"> * Erg * cm * Watt * Joule/m * Newton * m * Nessuna delle altre risposte è corretta
17886	Domanda 109699	FIS	Per tensione superficiale si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * lo sforzo cui si trova sottoposta la superficie di un corpo * la forza tangente alla superficie libera di un liquido che agisce su un tratto di perimetro di lunghezza unitaria * la curvatura che assume in un capillare il menisco di liquido ascendente o discendente * la forza che agisce sull'unità di superficie di un corpo fluido * Nessuna delle altre risposte è corretta
17887	Domanda 109700	FIS	Quale tra le seguenti è un'unità di misura dell'energia?	<ul style="list-style-type: none"> * Elettron-volt * Newton * Baria * Ampere * Nessuna delle altre risposte è corretta
17888	Domanda 109701	FIS	Ricordando il famoso Principio di Archimede, quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA?	<ul style="list-style-type: none"> * Il Principio vale solo per i liquidi e non per i gas * Il Principio prevede una spinta solo in presenza della forza di gravità * Il Principio non vale per i liquidi viscosi * Il Principio vale solo se il corpo immerso ha densità uniforme * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17889	Domanda 109702	FIS	Quale fra quelle che seguono NON è una unità di misura del lavoro?	<ul style="list-style-type: none"> * Watt/secondo * Joule * Newton * metro * Erg * Nessuna delle altre risposte è corretta
17890	Domanda 109703	FIS	Un liquido viscoso scorre in un tubo con moto stazionario. Se il raggio del tubo viene diminuito di un fattore 2, la velocità del liquido viene moltiplicata per un fattore:	<ul style="list-style-type: none"> * 1/2 * 2 * 4 * 16 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17891	Domanda 109704	FIS	La grandezza che si misura in N/m^3 (unità di forza su unità di volume) è:	<ul style="list-style-type: none"> * la tensione superficiale * la pressione osmotica * la densità * il peso specifico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17892	Domanda 109705	FIS	Il numero di Avogadro rappresenta il numero delle molecole contenute in:	<ul style="list-style-type: none"> * 22,4 L di N_2 in condizioni standard * 1 dm^3 di acqua a 4 °C * 1 L di aria a 0 °C * 1 kg di qualsiasi sostanza a 0 °C * Nessuna delle altre risposte è corretta
17893	Domanda 109707	FIS	Di una sostanza si sa che il peso specifico relativo vale 2,7. La densità relativa:	<ul style="list-style-type: none"> * ha lo stesso valore * vale 2,7 moltiplicato per l'accelerazione di gravità * vale 2,7 diviso l'accelerazione di gravità * si ottiene moltiplicando 2,7 per il volume * Nessuna delle altre risposte è corretta
17894	Domanda 109708	FIS	Un farmaco è contenuto in un flacone da 75 ml e ha una massa di 150 g. Quali sono, rispettivamente, la sua densità assoluta e la sua densità relativa?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 g/cm^3; 2 * 2; 2 g/cm^3 * 0,5 cm^3/g; 0,5 * 0,5; 0,5 cm^3/g * Nessuna delle altre risposte è corretta
17895	Domanda 109709	FIS	Quale frazione di metro è un micron?	<ul style="list-style-type: none"> * La decima parte * La millesima parte * La milionesima parte * La centesima parte * Nessuna delle altre risposte è corretta
17896	Domanda 109710	FIS	Se lo spessore di 5 mm di un materiale fonoassorbente riduce l'intensità sonora al 20%, lo spessore del medesimo necessario a ridurla allo 0,8% è:	<ul style="list-style-type: none"> * 10 mm * 12,5 mm * 15 mm * 7,5 mm * Nessuna delle altre risposte è corretta
17897	Domanda 109711	FIS	Un corpo di massa m, posto nel vuoto ad un'altezza h dal suolo, inizia a cadere da fermo e raggiunge il suolo con una energia cinetica pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * $E = mgh$ * $E = mh/2$ * manca il dato velocità per la valutazione dell'energia cinetica * $E = 0$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17898	Domanda 109712	FIS	In un condensatore piano con d. d. p. = 100 volt e dielettrico il vuoto, un elettrone si stacca dall'armatura negativa con velocità nulla. Qual è la sua energia cinetica a metà della traiettoria?	<ul style="list-style-type: none"> * 5000 eV * 2500 eV * 50 eV * 25 eV * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17899	Domanda 109713	FIS	Come varia la velocità di un liquido che scorre, con flusso stazionario, in un condotto a sezione variabile? La velocità:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta dove la sezione si restringe * aumenta dove la sezione si allarga * resta immutata in quanto si è fatta l'ipotesi che il flusso sia stazionario * diminuisce sempre per effetto della viscosità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17900	Domanda 109714	FIS	L'energia di una particella si misura in:	<ul style="list-style-type: none"> * dine * ohm * watt * elettronvolt * Nessuna delle altre risposte è corretta
17901	Domanda 109715	FIS	Con un fornello di resistenza R, cui è applicata una tensione (o differenza di potenziale) V, si vuole fare bollire un litro d'acqua. Il tempo necessario è proporzionale a:	<ul style="list-style-type: none"> * R * V * V^2 * R^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17902	Domanda 109717	FIS	Un solido disciolto in un liquido rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * una soluzione liquida * una soluzione solida * un solido non si può sciogliere in un liquido * una soluzione gassosa * Nessuna delle altre risposte è corretta
17903	Domanda 109719	FIS	Quale frazione di un centimetro è un micrometro?	<ul style="list-style-type: none"> * La decima parte * La centesima parte * La millesima parte * La decimillesima parte * Nessuna delle altre risposte è corretta
17904	Domanda 109720	FIS	Consideriamo le seguenti unità di misura: J, eV, N * metri al quadrato, litri * atmosfere e W * sec. Quale di esse non è unità di misura dell'energia?	<ul style="list-style-type: none"> * N * metri al quadrato * J * eV * Litri * atmosfere * Nessuna delle altre risposte è corretta
17905	Domanda 109721	FIS	Quanti millimetri cubi sono contenuti in un millilitro?	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 10 * 100 * 1000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17906	Domanda 109723	FIS	Durante il moto del pendolo:	<ul style="list-style-type: none"> * si ha conversione di energia cinetica in energia potenziale e viceversa * si ha solo conversione di energia cinetica in energia potenziale * si ha solo conversione di energia potenziale in energia cinetica * non si ha nessuna conversione di energia * Nessuna delle altre risposte è corretta
17907	Domanda 109724	FIS	La traiettoria risultante dal moto circolare uniforme di un punto in un piano che si muove di moto rettilineo uniforme lungo la perpendicolare al piano stesso è:	<ul style="list-style-type: none"> * un'ellisse * una parabola * un'iperbole * un'elicoide * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17908	Domanda 109725	FIS	Nel moto di un corpo, accelerazione e velocità sono vettori che hanno:	<ul style="list-style-type: none"> * sempre la stessa direzione e lo stesso verso * sempre la stessa direzione * sempre lo stesso verso * sempre ortogonali * Nessuna delle altre risposte è corretta
17909	Domanda 109726	FIS	Un recipiente contenente acqua si trova sul piatto di una bilancia, che indica un peso P_0 . Se si mette nell'acqua una sferetta di ferro, sostenendola dall'esterno con una cordicella in modo che la sferetta sia completamente immersa e che non to	<ul style="list-style-type: none"> * Un aumento di peso uguale al peso della sferetta * Un aumento di peso pari al peso del liquido spostato dalla sferetta * Un aumento di peso pari alla somma dei pesi della sferetta e del liquido spostato * Nessuna variazione di peso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17910	Domanda 109727	FIS	L'energia cinetica di un corpo in caduta libera in assenza di attrito:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta al ridursi della quota * è costante * diminuisce al ridursi della quota * dipende dalle caratteristiche del corpo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17911	Domanda 109728	FIS	L'energia cinetica si conserva:	<ul style="list-style-type: none"> * in ogni urto elastico * in ogni processo d'urto centrale * in ogni urto totalmente anelastico * se i corpi si muovono di moto accelerato sopra una retta * Nessuna delle altre risposte è corretta
17912	Domanda 109729	FIS	In merito alle spinte di Archimede esercitate su un pezzo di sughero e su un pezzo di ferro di uguale volume, completamente immersi in acqua, si può dire che:	<ul style="list-style-type: none"> * sono tra loro uguali * è maggiore quella sul sughero * è maggiore quella sul ferro * è assente per il ferro perché va a fondo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17913	Domanda 109730	FIS	Quali delle seguenti è una unità di misura del lavoro?	<ul style="list-style-type: none"> * N m^{-2} * Atm * litri * $\text{kg} \cdot \text{m}$ * $\text{Cal} \cdot \text{cm}^{-3}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17914	Domanda 109731	FIS	Nel moto di caduta naturale di un grave sulla Terra:	<ul style="list-style-type: none"> * l'accelerazione cresce rapidamente * la velocità è funzione crescente del tempo * la velocità è funzione inversa del tempo * si trascura sempre l'attrito dell'aria * Nessuna delle altre risposte è corretta
17915	Domanda 109732	FIS	Un fluido ha un moto stazionario quando:	<ul style="list-style-type: none"> * l'accelerazione delle molecole rimane costante nel tempo * l'accelerazione delle molecole rimane costante nello spazio * la velocità in ogni punto è costante nel tempo * la velocità delle molecole rimane costante nel tempo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17916	Domanda 109733	FIS	In quali dei seguenti moti l'accelerazione normale è nulla?	<ul style="list-style-type: none"> * Moto rettilineo uniformemente accelerato * Moto circolare uniforme * Moto circolare accelerato * Moto parabolico * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17917	Domanda 109734	FIS	È corretto dire che la pressione idrostatica alla base di un tubo verticale:	<ul style="list-style-type: none"> * è indipendente dalla sezione della colonna liquida * è indipendente dalla densità del liquido * si misura in Atm/m^2 * non esiste nei tubi capillari * Nessuna delle altre risposte è corretta
17918	Domanda 109735	FIS	Una forza costante F, agendo per un tempo t su un corpo di massa m, ne fa aumentare la velocità di un fattore 10 rispetto a quella iniziale. Si può senz'altro affermare che:	<ul style="list-style-type: none"> * l'energia cinetica del corpo è aumentata di 10 volte * l'accelerazione del corpo è aumentata di 10 volte * la quantità di moto del corpo è aumentata di 10 volte * la temperatura del corpo è aumentata di 10 gradi * Nessuna delle altre risposte è corretta
17919	Domanda 109736	FIS	L'equazione $x = 4t + 5$, dove x è una lunghezza misurata in metri e t un tempo misurato in secondi descrive:	<ul style="list-style-type: none"> * un moto uniformemente accelerato con accelerazione costante $a = 2 \text{ ms}^{-2}$ * un moto uniforme con velocità costante $v = 4 \text{ ms}^{-1}$ * uno stato di quiete * un moto periodico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17920	Domanda 109737	FIS	Un corpo è soggetto contemporaneamente a due forze di 10 newton. A quale forza risultante è soggetto il corpo?	<ul style="list-style-type: none"> * 20 N * $10\sqrt{2}$ N * 0 N * I dati non sono sufficienti per consentire una risposta * Nessuna delle altre risposte è corretta
17921	Domanda 109738	FIS	Secondo il principio di Archimede un corpo immerso in un fluido riceve una spinta:	<ul style="list-style-type: none"> * dall'alto verso il basso uguale alla densità del fluido spostato * dall'alto verso il basso uguale al volume del fluido spostato * dal basso verso l'alto uguale alla densità del fluido spostato * dal basso verso l'alto uguale al volume del fluido spostato * Nessuna delle altre risposte è corretta
17922	Domanda 109739	FIS	L'unità di misura della pressione nel Sistema Internazionale si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * atmosfera * torr * baria * pascal * Nessuna delle altre risposte è corretta
17923	Domanda 109740	FIS	Se la somma vettoriale delle forze applicate ad un corpo è nulla, l'accelerazione risultante dal baricentro del corpo sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * nulla * non si può rispondere se non si conosce la massa del corpo * crescente * decrescente * Nessuna delle altre risposte è corretta
17924	Domanda 109742	FIS	Due forze, fra di loro perpendicolari, di intensità 3 N e 4 N agiscono simultaneamente su di un corpo di massa 5 kg. L'accelerazione che esse producono è:	<ul style="list-style-type: none"> * $0,1 \text{ m/s}^2$ * $0,5 \text{ m/s}^2$ * 5 m/s^2 * 1 m/s^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17925	Domanda 109743	FIS	Un corpo è soggetto ad una forza diretta verticalmente. Se ne deduce che:	<ul style="list-style-type: none"> * il moto avviene lungo una retta verticale * la velocità del corpo è sempre diretta verticalmente * il moto è circolare ma non uniforme * nessuna delle affermazioni precedenti è vera a priori: il tipo di moto dipende dalla velocità iniziale del corpo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17926	Domanda 109744	FIS	Quale delle seguenti espressioni è dimensionalmente CORRETTA? (E = energia, W = potenza, F = forza, v = velocità, P = pressione, L = lunghezza, t = tempo, V = volume, m = massa)	<ul style="list-style-type: none"> * $F = E/L$ * $W = FLt$ * $W = PV$ * $V = F/tm$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17927	Domanda 109745	FIS	Un satellite ruota intorno alla Terra su un'orbita circolare. Se il raggio dell'orbita viene fatto triplicare, la forza con la quale la Terra attrae il satellite:	<ul style="list-style-type: none"> * rimane invariata * diminuisce di tre volte * dipende dalla massa del satellite * diminuisce di nove volte * Nessuna delle altre risposte è corretta
17928	Domanda 109746	FIS	Se su di un corpo, in moto circolare uniforme, cessano di agire tutte le forze, il corpo:	<ul style="list-style-type: none"> * continua nel moto circolare con la stessa velocità * continua nel moto circolare con velocità decrescente * prosegue di moto rettilineo uniforme * prosegue di moto rettilineo con velocità decrescente * Nessuna delle altre risposte è corretta
17929	Domanda 109747	FIS	Fra tutte le seguenti operazioni, una soltanto fa raddoppiare il periodo di oscillazione di un pendolo semplice che compie piccole oscillazioni attorno alla sua posizione di equilibrio:	<ul style="list-style-type: none"> * quadruplicare la lunghezza del pendolo * raddoppiare la massa del pendolo * quadruplicare l'ampiezza di oscillazione del pendolo * raddoppiare l'ampiezza di oscillazione del pendolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17930	Domanda 109748	FIS	La pressione media del sangue in un individuo normale è dell'ordine di 100. In quale unità?	<ul style="list-style-type: none"> * mmHg * atm * N/m^2 * Nessuna delle precedenti risposte è corretta * Nessuna delle altre risposte è corretta
17931	Domanda 109749	FIS	Dall'osservazione che strizzando l'estremità di un tubo di gomma in cui scorre l'acqua, il getto va più lontano, si deduce che, per una data portata:	<ul style="list-style-type: none"> * la velocità dell'acqua è proporzionale alla sezione del tubo * non c'è relazione tra sezione e velocità * la velocità dell'acqua non varia * la velocità dell'acqua è inversamente proporzionale alla sezione del tubo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17932	Domanda 109750	FIS	Un ragazzo di massa 40 kg è fermo sul bordo di una zattera di massa 200 kg, che galleggia ferma in mezzo ad un lago. Il ragazzo attraversa la zattera e si ferma sul bordo opposto. In assenza di attrito fra zattera ed acqua, rispetto ad un sistema d	<ul style="list-style-type: none"> * mentre il ragazzo cammina la zattera si muove in verso opposto * in ogni istante il modulo della quantità di moto del ragazzo è uguale al modulo della quantità di moto della zattera * la somma del vettore quantità di moto del ragazzo, e del vettore quantità di moto della zattera, è sempre nulla * la velocità del ragazzo e la velocità della zattera hanno lo stesso modulo e verso opposto * Nessuna delle altre risposte è corretta
17933	Domanda 109751	FIS	Il valore dell'accelerazione gravitazionale nel sistema internazionale di unità di misura, mediamente può essere assunto pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * $9,8 \text{ cm/s}^2$ * 9800 cm/s^2 * $9,8 \text{ m/s}^2$ * 98 m/s^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17934	Domanda 109752	FIS	Il dinamometro è uno strumento usato per misurare:	<ul style="list-style-type: none"> * l'intensità della forza * il lavoro necessario per sollevare un oggetto * la differenza di potenziale * la profondità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17935	Domanda 109753	FIS	Quale delle seguenti situazioni è impossibile?	<ul style="list-style-type: none"> * In un punto della sua traiettoria, un corpo ha velocità nulla e accelerazione diversa da 0 * Un corpo ha modulo della velocità variabile e velocità vettoriale costante * Un corpo ha modulo della velocità costante e vettore velocità variabile * In un certo intervallo di tempo il modulo della velocità di un corpo aumenta, mentre l'accelerazione tangenziale diminuisce * Nessuna delle altre risposte è corretta
17936	Domanda 109754	FIS	Una forza costante applicata ad un corpo di massa costante inizialmente fermo produce un moto:	<ul style="list-style-type: none"> * rettilineo uniforme * circolare uniforme * rettilineo uniformemente accelerato * parabolico * Nessuna delle altre risposte è corretta
17937	Domanda 109755	FIS	Un suono si propaga in un bacino pieno d'acqua. Quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA, in relazione alle molecole d'acqua?	<ul style="list-style-type: none"> * Esse oscillano parallelamente alla direzione di propagazione * Esse oscillano perpendicolarmente alla superficie del liquido * Esse oscillano perpendicolarmente alla direzione di propagazione * Esse oscillano parallelamente alla superficie del liquido * Nessuna delle altre risposte è corretta
17938	Domanda 109756	FIS	Il momento di una forza rispetto ad un punto:	<ul style="list-style-type: none"> * è una grandezza vettoriale * è l'istante in cui viene applicata * è una funzione del tempo * si misura in $\text{N} \cdot \text{s}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17939	Domanda 109757	FIS	Quali tra le seguenti affermazioni è valida per le quantità di moto?	<ul style="list-style-type: none"> * Si sommano con la regola del parallelogrammo * Sono quantità scalari * Sono proporzionali allo spazio percorso * Sono nulle se il moto è rettilineo e uniforme * Nessuna delle altre risposte è corretta
17940	Domanda 109759	FIS	Un sasso viene lasciato cadere con velocità nulla in un pozzo. Il rumore del sasso che tocca il fondo giunge dopo 6 s dall'istante iniziale. La profondità del pozzo è di circa: (N.B. trascurare l'attrito dell'aria e il tempo che il su	<ul style="list-style-type: none"> * 0,018 km * 90 m * 45 m * 180 m * Nessuna delle altre risposte è corretta
17941	Domanda 109761	FIS	L'energia cinetica di un punto materiale può essere negativa?	<ul style="list-style-type: none"> * Sì, se la velocità è negativa * Sì, se la massa è negativa * No, per come è definita * Sì, se il moto è uniformemente ritardato * Nessuna delle altre risposte è corretta
17942	Domanda 109762	FIS	Due persone scalano una montagna: una segue i tornanti, mentre l'altra si arrampica in linea retta verso la cima. Supponendo che ambedue abbiano lo stesso peso, quale delle due compie maggiore lavoro contro la forza di gravità?	<ul style="list-style-type: none"> * Quella che segue i tornanti, perché percorre uno spazio più lungo * Quella che si arrampica, perché deve produrre un maggiore sforzo * Compiono lo stesso lavoro * Il lavoro dipende dal tempo impiegato per la scalata * Nessuna delle altre risposte è corretta
17943	Domanda 109763	FIS	Una piuma e un sasso vengono lasciati cadere da una stessa altezza. Il sasso giunge al suolo prima della piuma. Ciò perché:	<ul style="list-style-type: none"> * i corpi più pesanti cadono con un'accelerazione maggiore * la resistenza dell'aria ha un'influenza maggiore sulla piuma che sul sasso * il sasso ha un peso specifico maggiore * il sasso ha una maggiore densità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17944	Domanda 109764	FIS	Calcolare il lavoro che bisogna compiere per far variare la velocità di un corpo di massa $m = 2 \text{ kg}$ da 4 m/s a 6 m/s	<ul style="list-style-type: none"> * 6 J * 24 J * 48 N * 20 J * Nessuna delle altre risposte è corretta
17945	Domanda 109765	FIS	Nel moto circolare uniforme il vettore velocità e il vettore accelerazione:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno la stessa direzione e verso opposto * hanno sempre lo stesso verso * formano un angolo di 60° * hanno la stessa direzione e verso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17946	Domanda 109766	FIS	Un corpo libero di muoversi, soggetto ad una forza costante:	<ul style="list-style-type: none"> * sta fermo * si muove con velocità costante * si muove con accelerazione costante * diminuisce la propria massa * Nessuna delle altre risposte è corretta
17947	Domanda 109767	FIS	L'altezza massima raggiunta da un proiettile sparato con una certa velocità è tanto più elevata quanto:	<ul style="list-style-type: none"> * più piccola è la sua massa * maggiore è la gittata * maggiore è la componente orizzontale della velocità * maggiore è la componente verticale della velocità * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17948	Domanda 109768	FIS	In una bilancia a bracci diseguali, un corpo di massa $M_1 = 1.048$ kg posto sul braccio di lunghezza L_1 viene equilibrato da una massa $M_2 = 995$ g posta sull'altro braccio di lunghezza L_2 . Il rapporto tra le lunghe	<ul style="list-style-type: none"> * 0.949 * 1.054 * 1.022 * 0.901 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17949	Domanda 109769	FIS	Un corpo X ha velocità doppia di un corpo Y. I due corpi hanno uguali quantità di moto. In che relazione stanno le loro energie cinetiche?	<ul style="list-style-type: none"> * L'energia cinetica di X è un quarto di quella di Y * L'energia cinetica di X è un mezzo di quella di Y * L'energia cinetica di X è uguale a quella di Y * L'energia cinetica di X è due volte quella di Y * Nessuna delle altre risposte è corretta
17950	Domanda 109770	FIS	Il principio di Archimede stabilisce che ogni corpo immerso in un fluido qualsiasi riceve una spinta dal basso verso l'alto pari al peso del fluido spostato. Cosa si può dire della spinta di Archimede sulla superficie lunare?	<ul style="list-style-type: none"> * Non dipendendo da forze gravitazionali, la spinta di Archimede è uguale in qualunque punto dello spazio e quindi anche sulla superficie della Luna * Sulla superficie lunare la spinta di Archimede è sempre nulla * La spinta di Archimede è presente solo sulla superficie terrestre * La spinta di Archimede dipende dalla massa del fluido spostato e quindi assume lo stesso valore in qualunque regione dello spazio all'interno del sistema solare * Nessuna delle altre risposte è corretta
17951	Domanda 109771	FIS	Lascia cadere contemporaneamente dal tavolo una gomma e un libro:	<ul style="list-style-type: none"> * essi arrivano a terra contemporaneamente o quasi * arriva prima il libro perché è più pesante * arriva prima la gomma perché c'è l'aria * arriva prima il libro perché c'è l'accelerazione di gravità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17952	Domanda 109772	FIS	In quale fra i seguenti condotti ematici la viscosità del sangue risulta creare un maggior ostacolo?	<ul style="list-style-type: none"> * In un capillare * Nella vena cava inferiore * Nell'aorta * In un'arteriola * Nessuna delle altre risposte è corretta
17953	Domanda 109773	FIS	Nel moto circolare uniforme il vettore:	<ul style="list-style-type: none"> * velocità ruota * velocità è costante * velocità è nullo * accelerazione è costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
17954	Domanda 109774	FIS	Una forza F forma un angolo di 30° con il piano orizzontale. Quanto vale la componente orizzontale della forza?	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * $F \cdot \cos 30^\circ$ * $F \cdot \sin 30^\circ$ * $F \cdot \tan 30^\circ$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17955	Domanda 109775	FIS	La velocità angolare della lancetta dei minuti in un orologio da campanile è:	<ul style="list-style-type: none"> * 2π rad/h * $1/(2\pi)$ h/rad * crescente nel tempo * funzione della longitudine * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17956	Domanda 109776	FIS	Che cos'è il gradiente di pressione in un condotto?	<ul style="list-style-type: none"> * La variazione di pressione agli estremi del condotto * Il rapporto tra la differenza di pressione agli estremi del condotto e la sua lunghezza * Il rapporto tra la differenza di pressione agli estremi del condotto e la sua sezione * La domanda non ha senso in quanto non si può parlare di gradiente di pressione in un condotto * Nessuna delle altre risposte è corretta
17957	Domanda 109777	FIS	Quale delle seguenti affermazioni è VERA?	<ul style="list-style-type: none"> * L'energia cinetica di un corpo si può misurare in watt * L'energia cinetica di un corpo si può misurare in watt secondi * L'energia cinetica di un corpo si può misurare in calorie secondi * L'energia cinetica di un corpo si può misurare in watt/s² * Nessuna delle altre risposte è corretta
17958	Domanda 109778	FIS	La legge di gravitazione universale afferma tra l'altro che due masse si attraggono con una forza:	<ul style="list-style-type: none"> * direttamente proporzionale alla loro distanza * inversamente proporzionale al prodotto delle masse * indipendente dai valori delle masse * inversamente proporzionale al quadrato della distanza * Nessuna delle altre risposte è corretta
17959	Domanda 109779	FIS	La spinta di Archimede su un corpo omogeneo totalmente immerso in un fluido dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla densità del fluido * dal livello del fluido * dalla densità del corpo immerso * dalla profondità alla quale si trova il corpo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17960	Domanda 109780	FIS	La velocità istantanea di un punto, al tempo t, è definita come:	<ul style="list-style-type: none"> * la derivata della posizione del punto rispetto al tempo t * il prodotto dell'accelerazione per il tempo t * lo spazio percorso nel tempo t * la distanza coperta in un secondo a partire dal tempo t * Nessuna delle altre risposte è corretta
17961	Domanda 109781	FIS	Il lavoro che una macchina compie nell'unità di tempo si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * energia cinetica * resistenza passiva * potenza * energia potenziale * Nessuna delle altre risposte è corretta
17962	Domanda 109782	FIS	Il fenomeno per cui la frequenza del suono emesso da una sorgente dipende dalla velocità di questa rispetto al rivelatore prende il nome di effetto:	<ul style="list-style-type: none"> * Joule * Compton * Volta * Doppler * Nessuna delle altre risposte è corretta
17963	Domanda 109783	FIS	Di che moto si muove un corpo nel vuoto?	<ul style="list-style-type: none"> * è fermo * Di moto uniforme * Di moto uniformemente accelerato * Di moto vario * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17964	Domanda 109784	FIS	La forza applicata ad un punto materiale di massa m , è:	<ul style="list-style-type: none"> * la potenza della sollecitazione sul punto * la variazione dell'accelerazione del punto * il prodotto della massa per la rapidità di variazione temporale della velocità * il rapporto tra massa ed accelerazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17965	Domanda 109785	FIS	Nel moto armonico di un punto materiale sono proporzionali:	<ul style="list-style-type: none"> * velocità e accelerazione * accelerazione e spostamento * velocità e spostamento * massa e velocità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17966	Domanda 109786	FIS	Una molla ideale cui viene applicata una forza F si deforma di un tratto x :	<ul style="list-style-type: none"> * x è inversamente proporzionale a F * x è direttamente proporzionale a F * x è inversamente proporzionale a F^2 * x è direttamente proporzionale a F^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17967	Domanda 109787	FIS	Un'auto che viaggia alla velocità di 60 km/h possiede un'energia cinetica di 16000 J. Se la velocità viene portata a 120 km/h, l'energia cinetica posseduta dall'auto diventa:	<ul style="list-style-type: none"> * 8000 J * 32000 J * 64000 J * 90000 J * Nessuna delle altre risposte è corretta
17968	Domanda 109789	FIS	La pressione media esercitata dal cuore sul sangue in una giraffa, paragonata con la stessa in un uomo è:	<ul style="list-style-type: none"> * minore * uguale * maggiore * dipende dalla pressione esterna * Nessuna delle altre risposte è corretta
17969	Domanda 109790	FIS	Un'automobile nel percorrere a velocità costante una traiettoria curva, trascurando l'attrito dell'aria, è sottoposta:	<ul style="list-style-type: none"> * a una forza centrifuga direttamente proporzionale alla velocità * a una forza centripeta proporzionale al quadrato della velocità * a una forza centrifuga inversamente proporzionale alla massa dell'auto * a una forza centripeta inversamente proporzionale alla massa dell'auto * Nessuna delle altre risposte è corretta
17970	Domanda 109791	FIS	Un filo elastico segue la legge di Hooke se:	<ul style="list-style-type: none"> * dopo essere stato allungato, ritorna alla lunghezza iniziale * se la forza e l'allungamento sono proporzionali * se è di gomma * se la forza è uguale all'allungamento * Nessuna delle altre risposte è corretta
17971	Domanda 109792	FIS	Due corpi diversi galleggiano in acqua. Si può senz'altro affermare che:	<ul style="list-style-type: none"> * i due corpi hanno la stessa densità * i due corpi hanno lo stesso volume * i due corpi hanno lo stesso volume immerso * i due corpi hanno lo stesso peso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17972	Domanda 109793	FIS	Due barche di massa diversa si accostano tirandosi con una fune. Quale di queste affermazioni è VERA?	<ul style="list-style-type: none"> * La barca più grande sta ferma * La forza che fanno i marinai sulla barca grande è minore di quella che fanno quelli sulla barca piccola * La velocità delle due barche rispetto all'acqua è uguale * Gli spostamenti delle due barche sono diversi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17973	Domanda 109794	FIS	Due sfere S_1 ed S_2 hanno lo stesso diametro e densità rispettivamente di 8 g/cm^3 e 16 g/cm^3 . Cadendo simultaneamente nel vuoto:	<ul style="list-style-type: none"> * la sfera S_2 arriva per prima al suolo * le due sfere arrivano al suolo simultaneamente * la sfera S_1 arriva per prima al suolo * la sfera S_1 arriva al suolo con un tempo doppio rispetto a quello impiegato da S_2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17974	Domanda 109795	FIS	Un cubetto di ghiaccio galleggia sull'acqua perché:	<ul style="list-style-type: none"> * solidificando, l'acqua diminuisce di volume * la temperatura del ghiaccio è inferiore a quella dell'acqua * la densità del ghiaccio è inferiore a quella dell'acqua * il peso specifico del ghiaccio è superiore a quello dell'acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
17975	Domanda 109796	FIS	Se il volume è espresso in metri cubi e la pressione in pascal, il loro prodotto è espresso in:	<ul style="list-style-type: none"> * watt * kg * joule * newton * Nessuna delle altre risposte è corretta
17976	Domanda 109797	FIS	Quale delle seguenti grandezze si misura in joule?	<ul style="list-style-type: none"> * Forza * Potenziale * Lavoro * Quantità di moto * Nessuna delle altre risposte è corretta
17977	Domanda 109798	FIS	Se un corpo si muove con un'accelerazione costante:	<ul style="list-style-type: none"> * il suo moto si dice uniforme * la sua velocità si mantiene costante * mantiene costante la quantità di moto * su di esso agisce una forza costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
17978	Domanda 109800	FIS	Per mantenere un punto materiale in moto circolare uniforme, è necessario applicare una forza:	<ul style="list-style-type: none"> * centripeta variabile in modulo * centrifuga costante in modulo * centripeta costante in modulo * costante tangenziale alla circonferenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
17979	Domanda 109801	FIS	Su un corpo di 100 g inizialmente fermo agisce una forza costante di 10 N. Il moto del corpo sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * uniforme alla velocità costante di 100 m/s * uniformemente accelerato con $a = 1 \text{ m/s}^2$ * uniformemente accelerato con $a = 100 \text{ m/s}^2$ * uniformemente accelerato con $a = 0,1 \text{ m/s}^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17980	Domanda 109802	FIS	Su di un tavolo da biliardo una pallina di massa m si muove con velocità costante V (trascuriamo l'attrito) in una direzione ortogonale a una delle sponde. Incontra la sponda rimbalzando indietro con la stessa velocità V . L'impulso fornito d	<ul style="list-style-type: none"> * $10 m \cdot V$ * $0 m \cdot V$ * $2 m \cdot V^2$ * $2 m \cdot V$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
17981	Domanda 109803	FIS	Un barometro è uno strumento che serve per misurare:	<ul style="list-style-type: none"> * l'umidità atmosferica * la temperatura ambiente * la pressione atmosferica * la quantità di carica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17982	Domanda 109804	FIS	La densità dell'aria:	<ul style="list-style-type: none"> * cresce linearmente con l'altezza * cresce, ma non linearmente, con l'altezza * diminuisce linearmente con l'altezza * diminuisce, ma non linearmente, con l'altezza * Nessuna delle altre risposte è corretta
17983	Domanda 109805	FIS	Un'auto viaggia a 120 km/h. Quanti metri percorre in un secondo?	<ul style="list-style-type: none"> * 12 m * 120 m * 33 m * 3,3 m * Nessuna delle altre risposte è corretta
17984	Domanda 109806	FIS	Un cubo di lato 0,3 metri e del peso di 30 kg ha densità:	<ul style="list-style-type: none"> * 1,1 kg/metro cubo * 11 kg/metro cubo * 110 kg/metro cubo * 1,1 kg/litro * Nessuna delle altre risposte è corretta
17985	Domanda 109807	FIS	Le pulsazioni cardiache nell'uomo hanno una frequenza dell'ordine di:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,01 Hz * 1 Hz * 10 Hz * 100 Hz * Nessuna delle altre risposte è corretta
17986	Domanda 109808	FIS	Il peso di un corpo, a livello del mare, varia con la latitudine; le due cause principali sono:	<ul style="list-style-type: none"> * la Terra ruota e non è sferica * la massa del corpo non è costante e la Terra ruota * la massa del corpo non è costante e la Terra non è sferica * le azioni della Luna e del Sole * Nessuna delle altre risposte è corretta
17987	Domanda 109809	FIS	Il lavoro meccanico è:	<ul style="list-style-type: none"> * il prodotto della forza per l'accelerazione * il vettore ottenuto dal prodotto della forza per lo spostamento * per forza costante e spostamento rettilineo parallelo alla forza, il prodotto della forza per lo spostamento * l'energia posseduta dal corpo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17988	Domanda 109810	FIS	Nel 1892 Planck diventava professore di fisica a Berlino. Egli cercò di interpretare le misure di Lummer e Pringsheim seguendo i metodi termodinamici. Il 19 ottobre 1900, poté annunciare alla Berlin Physical Society la forma matematica della	<ul style="list-style-type: none"> * L'energia è continua * La materia non è discontinua * La natura non procede per salti * Un oscillatore atomico può assumere solo certi valori dell'energia * Nessuna delle altre risposte è corretta
17989	Domanda 109811	FIS	La massa di una persona è 70 kg. Il suo peso è:	<ul style="list-style-type: none"> * 70 / 9,8 kg * 70 * 9,8 kg * 70 * 9,8 N * 70 / 9,8 N * Nessuna delle altre risposte è corretta
17990	Domanda 109812	FIS	L'accelerazione di gravità sulla Luna è circa 1/6 di quella sulla Terra. La massa di un uomo che si trova sulla Luna è:	<ul style="list-style-type: none"> * 1/6 di quella che ha sulla Terra * 6 volte quella che ha sulla Terra * uguale a quella che ha sulla Terra * 1/36 di quella che ha sulla Terra * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
17991	Domanda 109813	FIS	In un moto circolare uniforme esiste accelerazione?	<ul style="list-style-type: none"> * Non si hanno elementi per rispondere * Sì, ma solo se la traiettoria giace su un piano verticale * No, trattandosi di un moto che si svolge su un piano * Sì, dovuta al fatto che la velocità cambia continuamente di direzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
17992	Domanda 109814	FIS	Delle quattro grandezze sottoelencate UNA sola ha carattere vettoriale. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * Energia * Potenziale * Impulso * Temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
17993	Domanda 109815	FIS	Una bicicletta percorre in cinque minuti un tratto lineare di 3 km. La sua velocità media è stata (in m/s):	<ul style="list-style-type: none"> * 0,1 * 0,6 * 10 * 36 * Nessuna delle altre risposte è corretta
17994	Domanda 109816	FIS	Il baricentro di un corpo rigido è il punto dove:	<ul style="list-style-type: none"> * si trova tutta la massa del corpo * la densità del corpo si annulla * si può ritenere applicato il peso del corpo * non agisce la forza di gravità * Nessuna delle altre risposte è corretta
17995	Domanda 109817	FIS	L'allungamento di una molla verticale cui è appeso un corpo:	<ul style="list-style-type: none"> * dipende soltanto dalla massa del corpo * dipende soltanto dalla costante elastica della molla * cresce salendo dal livello del mare in cima a una montagna * diminuisce passando dal Polo all'Equatore * Nessuna delle altre risposte è corretta
17996	Domanda 109818	FIS	Se un corpo si muove nel vuoto di moto circolare uniforme:	<ul style="list-style-type: none"> * persiste in tale stato se non intervengono altre cause * sicuramente su di esso agisce una forza * si muove in assenza di attrito * la sua energia cinetica dipende dal tempo * Nessuna delle altre risposte è corretta
17997	Domanda 109819	FIS	Per la pressione possono essere utilizzate le seguenti unità di misura tranne una. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * Atmosfere/m² * Metri di acqua * Millimetri di mercurio * Newton/m² * Nessuna delle altre risposte è corretta
17998	Domanda 109820	FIS	Un corpo di peso P è sospeso in quiete mediante un filo che produce una tensione T. La forza totale che agisce sul corpo è:	<ul style="list-style-type: none"> * P * T * diretta verso l'alto * diretta verso il basso * Nessuna delle altre risposte è corretta
17999	Domanda 109821	FIS	Un corpo, partendo dalla quiete, viene fatto cadere all'interno di un fluido viscoso. Il suo moto è:	<ul style="list-style-type: none"> * prima accelerato e poi uniforme * uniformemente ritardato * prima accelerato e poi ritardato * prima ritardato e poi uniforme * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18000	Domanda 109822	FIS	Un pendolo semplice formato da una pallina attaccata ad un filo sta oscillando. Quando arriva nel punto più basso si rompe il filo. Cosa succede alla pallina?	<ul style="list-style-type: none"> * Risale lungo la traiettoria circolare * Cade descrivendo un arco di circonferenza * Cade lungo la verticale * Cade descrivendo un arco di parabola * Nessuna delle altre risposte è corretta
18001	Domanda 109823	FIS	Un'automobile che viaggia alla velocità di 100 km/h percorre circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 300 metri in un secondo * 100 metri in un secondo * 30 metri in un secondo * 10 metri in un secondo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18002	Domanda 109824	FIS	Con il dinamometro si misura:	<ul style="list-style-type: none"> * l'intensità della corrente generata da una dinamo * il potenziale ai capi di una dinamo * l'intensità del campo elettrico * la forza applicata alla sua estremità libera * Nessuna delle altre risposte è corretta
18003	Domanda 109825	FIS	È possibile che un corpo scenda lungo un piano inclinato con velocità costante?	<ul style="list-style-type: none"> * No, a causa dell'accelerazione di gravità * Sì, se è trascurabile la resistenza dell'aria * Sì, se è trascurabile qualsiasi forma di attrito * Sì, se è presente attrito * Nessuna delle altre risposte è corretta
18004	Domanda 109826	FIS	Se due corpi, uno di massa M e velocità V_1 ed uno di massa $M/4$ e velocità $V_2 = 2 V_1$, si arrestano per attrito:	<ul style="list-style-type: none"> * viene sviluppata la stessa quantità di calore * il corpo di massa maggiore sviluppa una quantità di calore maggiore * il corpo di massa minore sviluppa una quantità di calore maggiore * la quantità di calore dipende dal coefficiente di attrito * Nessuna delle altre risposte è corretta
18005	Domanda 109827	FIS	Nel moto rettilineo uniforme la velocità:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta uniformemente nel tempo * aumenta in modo direttamente proporzionale al quadrato del tempo * è costante * è inizialmente nulla * Nessuna delle altre risposte è corretta
18006	Domanda 109828	FIS	Una forza agente su di un corpo in direzione perpendicolare allo spostamento:	<ul style="list-style-type: none"> * compie il massimo lavoro * accelera positivamente il corpo * accelera negativamente il corpo * non compie lavoro * Nessuna delle altre risposte è corretta
18007	Domanda 109829	FIS	Un moto si dice periodico quando:	<ul style="list-style-type: none"> * le grandezze fisiche che vi compaiono hanno sempre gli stessi valori * la velocità del mobile è sempre costante * le variabili del moto assumono gli stessi valori ad intervalli di tempo uguali * l'accelerazione del mobile non è mai nulla * Nessuna delle altre risposte è corretta
18008	Domanda 109830	FIS	Il rendimento di una macchina NON può mai essere maggiore di 1 perché ciò violerebbe:	<ul style="list-style-type: none"> * il teorema di conservazione dell'energia meccanica * il principio di conservazione dell'energia * il secondo principio della dinamica * il principio della massima entropia * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18009	Domanda 109831	FIS	Un satellite artificiale può ruotare A LUNGO intorno alla Terra se è posto su un'orbita di raggio abbastanza grande. Ciò perché:	<ul style="list-style-type: none"> * per evitare l'attrazione terrestre deve trovarsi nel vuoto assoluto * per poter ruotare su un'orbita chiusa deve uscire dal campo di gravitazione della Terra * la forza centrifuga che deve far equilibrio al peso è tanto maggiore quanto maggiore è il raggio dell'orbita (a parità di velocità angolare) * più alta è la quota minore è l'azione frenante dell'atmosfera * Nessuna delle altre risposte è corretta
18010	Domanda 109832	FIS	La leva è una macchina semplice che:	<ul style="list-style-type: none"> * può equilibrare due forze diverse * consente di compiere maggior lavoro * consente di sviluppare maggior potenza * è in equilibrio solo se i bracci sono uguali * Nessuna delle altre risposte è corretta
18011	Domanda 109834	FIS	Il peso di un corpo sulla Luna è minore del peso dello stesso corpo sulla Terra perché:	<ul style="list-style-type: none"> * la Luna è priva di atmosfera * il raggio della Luna è minore della massa della Terra * la massa della Luna è minore della massa della Terra * il rapporto tra la massa e il quadrato del raggio è minore per la Luna che per la Terra * Nessuna delle altre risposte è corretta
18012	Domanda 109835	FIS	Se un subacqueo scende alla profondità di 40 m sotto il livello del mare, la pressione è aumentata, rispetto al valore presente alla superficie, di circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 atm * 2 atm * 3 atm * 4 atm * Nessuna delle altre risposte è corretta
18013	Domanda 109836	FIS	Qual è il valore dell'angolo che la direzione di una forza applicata ad un corpo deve formare con la velocità affinché la sua azione sia frenante?	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * 90 * > 90 * < 90 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18014	Domanda 109837	FIS	Due corpi solidi omogenei di uguale densità ma volume diverso sono immersi nell'acqua:	<ul style="list-style-type: none"> * il corpo con volume maggiore riceve una maggior spinta di Archimede * ricevono entrambi la stessa spinta di Archimede * la spinta di Archimede che ricevono dipende dalla forma dei due oggetti * il corpo che pesa di più riceve una spinta di Archimede minore * Nessuna delle altre risposte è corretta
18015	Domanda 109838	FIS	Un'accelerazione dal punto di vista dimensionale, è:	<ul style="list-style-type: none"> * $(\text{lunghezza})^{-2}/\text{tempo}$ * $\text{lunghezza}/\text{tempo}$ * $(\text{lunghezza})^2/\text{tempo}$ * $\text{lunghezza}/(\text{tempo})^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18016	Domanda 109839	FIS	La superficie libera di un liquido in equilibrio:	<ul style="list-style-type: none"> * tende ad incurvarsi per effetto della gravità * tende ad innalzarsi per effetto della tensione superficiale * si dispone ortogonalmente alla risultante delle forze in ogni suo punto * si dispone parallelamente al fondo del recipiente che lo contiene * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18017	Domanda 109840	FIS	Un punto si muove alla velocità $v = 36$ km/h. A quale valore in m/s tale velocità corrisponde?	<ul style="list-style-type: none"> * 0,36 m/s * 36. 000 m/s * 36 m/s * 10 m/s * Nessuna delle altre risposte è corretta
18018	Domanda 109841	FIS	Un corpo di massa M si muove su di un piano orizzontale con velocità V . Ad un certo punto A della sua traiettoria incomincia a sentire l'effetto di una forza d'attrito che supponiamo di modulo costante nel tempo e per tutto il resto della traiettoria	<ul style="list-style-type: none"> * $F = MV^2 \Delta T/2$ * $F = V/\Delta T$ * $F = MV/\Delta T$ * $2 \Delta T/MV$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18019	Domanda 109842	FIS	Il teorema di Torricelli asserisce che:	<ul style="list-style-type: none"> * la pressione atmosferica a livello del mare ammonta a 760 Torr * la velocità di deflusso di un liquido attraverso un foro in un recipiente dipende dal dislivello tra il foro ed il pelo libero del liquido * la velocità di deflusso di un liquido reale varia inversamente alla sezione del condotto * ogni corpo immerso in un liquido riceve una spinta dal basso verso l'alto pari al peso della massa di liquido spostata * Nessuna delle altre risposte è corretta
18020	Domanda 109843	FIS	Il rapporto tra i periodi di rivoluzione di due satelliti che percorrono orbite circolari con raggi rispettivamente di R e $R/4$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 4 * 8 * 16 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18021	Domanda 109844	FIS	Un corpo pesante di massa m si muove (senza attriti) nel campo di forze conservativo della gravità ($g = \text{cost}$) con energia cinetica T , energia potenziale U ed energia totale E . Indicare l'equazione ERRATA:	<ul style="list-style-type: none"> * $U = m \cdot g \cdot h$ * $T = 1/2 m \cdot v^2$ * $T = E - U$ * $E = T - U$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18022	Domanda 109845	FIS	Se immergiamo in acqua (densità = 1 g/cm^3) due sfere S_1 ed S_2 di che hanno rispettivamente densità di $0,8 \text{ g/cm}^3$ e $1,6 \text{ g/cm}^3$:	<ul style="list-style-type: none"> * all'equilibrio le due sfere galleggiano * le due sfere affondano * la sfera S_1 galleggia, la sfera S_2 affonda * la sfera S_2 galleggia, la sfera S_1 affonda * Nessuna delle altre risposte è corretta
18023	Domanda 109846	FIS	Che cos'è una mole di una sostanza?	<ul style="list-style-type: none"> * Una quantità di sostanza superiore ad 1 kg * Una massa in grammi uguale al peso molecolare * Il peso in grammi di una molecola * Il numero di molecole contenute in 1 kg * Nessuna delle altre risposte è corretta
18024	Domanda 109847	FIS	L'energia potenziale di una palla lanciata verso l'alto è massima:	<ul style="list-style-type: none"> * nel punto più alto raggiunto * al momento del lancio * durante la salita * nell'istante dell'impatto con il suolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18025	Domanda 109848	FIS	Una colonna d'acqua alta 10 m esercita sul fondo una pressione il cui valore:	<ul style="list-style-type: none"> * è pari a 1000 mmHg * è superiore a 2 atm * supera di circa 1 atm la pressione esterna * è inferiore a 700 mmHg * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18026	Domanda 109849	FIS	Una palla lasciata cadere da un'altezza H impiega T secondi a raggiungere il suolo. Quanto impiegherà se lasciata cadere da un'altezza $4 * H$ a raggiungere il suolo? (Trascurare l'attrito dell'aria)	<ul style="list-style-type: none"> * $2 * T$ * $4 * T$ * T * $T/2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18027	Domanda 109850	FIS	Un bambino sta facendo galleggiare una barca di plastica nella vasca da bagno. La barca è carica di soldatini i piombo. Ad un certo istante il carico viene gettato in acqua. Che cosa NON succede?	<ul style="list-style-type: none"> * La barca rimasta vuota galleggia con volume sommerso minore * I soldatini affondano * Il livello dell'acqua nella vasca è aumentato * Il livello dell'acqua nella vasca è diminuito * Nessuna delle altre risposte è corretta
18028	Domanda 109851	FIS	Un corpo ha la massa di una tonnellata. Qual è il suo peso, espresso nel Sistema Internazionale (MKSA)?	<ul style="list-style-type: none"> * 9800 N * 980 N * 98 N * 9,8 N * Nessuna delle altre risposte è corretta
18029	Domanda 109852	FIS	Sulla Luna la misura della massa di un corpo:	<ul style="list-style-type: none"> * fornisce lo stesso risultato di una misura sulla Terra * fornisce un risultato pari alla metà di una misura sulla Terra * non si può eseguire perché il corpo sulla Luna è sprovvisto di peso * fornisce un risultato pari ad un decimo di una misura sulla Terra * Nessuna delle altre risposte è corretta
18030	Domanda 109853	FIS	Due corpi X e Y di ugual massa sono lanciati verticalmente verso l'alto nel campo gravitazionale terrestre partendo dalla stessa quota. Se le velocità iniziali dei due corpi sono rispettivamente V_X e $V_Y = 2V_X$, quali	<ul style="list-style-type: none"> * L'altezza massima raggiunta da X è doppia di quella raggiunta da Y * La quantità di moto iniziale di Y è doppia della quantità di moto di X. * L'energia cinetica iniziale di X è un quarto dell'energia cinetica di Y * Le accelerazioni di X e di Y sono uguali * Nessuna delle altre risposte è corretta
18031	Domanda 109854	FIS	L'altezza dal suolo alla quale la velocità di un grave in caduta libera senza attriti, inizialmente a riposo a 12 m, uguaglia la metà di quella finale, è:	<ul style="list-style-type: none"> * 10 * 9 * 6 * 3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18032	Domanda 109855	FIS	Un'asta omogenea di peso 100 N è incernierata all'estremo A ad un muro verticale e mantenuta in posizione orizzontale da una fune fissata all'estremo B e al soffitto. La tensione della fune vale:	<ul style="list-style-type: none"> * 100 N * 200 N * 50 N * 75 N * Nessuna delle altre risposte è corretta
18033	Domanda 109856	FIS	Un recipiente cilindrico alto 30 cm è riempito di liquido. La pressione sul fondo del recipiente dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla sezione del cilindro * dal volume del recipiente * dalla densità del liquido * dalla massa del liquido * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18034	Domanda 109858	FIS	Quando il punto di applicazione di una forza F subisce uno spostamento S , il lavoro è nullo:	<ul style="list-style-type: none"> * se $F = 0$ * se $S = 0$ * se entrambi F e S sono nulli * non solo nei casi A) B) C) * Nessuna delle altre risposte è corretta
18035	Domanda 109859	FIS	Due corpi cadono da una stessa altezza. Il primo cade liberamente mentre il secondo cade strisciando su un piano inclinato. Se si trascurano completamente gli attriti, i due corpi:	<ul style="list-style-type: none"> * arrivano a terra con la stessa velocità e impiegando lo stesso tempo * sia la velocità finale che il tempo impiegato a cadere sono diversi * arrivano a terra con la stessa velocità * impiegano lo stesso tempo ad arrivare a terra * Nessuna delle altre risposte è corretta
18036	Domanda 109860	FIS	Se un corpo si muove di moto uniformemente accelerato, partendo con velocità iniziale nulla:	<ul style="list-style-type: none"> * la velocità è proporzionale al tempo trascorso * la distanza è proporzionale al tempo trascorso * la velocità è costante * l'accelerazione è nulla * Nessuna delle altre risposte è corretta
18037	Domanda 109861	FIS	Nel moto di un liquido in un condotto, che cosa è la portata?	<ul style="list-style-type: none"> * Il rapporto fra la quantità di liquido che passa attraverso una sezione del condotto e l'intervallo di tempo in cui tale passaggio avviene * La quantità di liquido unitaria che passa attraverso una sezione del condotto in 1 secondo * La quantità di liquido che passa in una sezione unitaria del condotto * La quantità di liquido che passa in una qualunque sezione del condotto * Nessuna delle altre risposte è corretta
18038	Domanda 109862	FIS	In quale dei seguenti moti l'accelerazione tangenziale è nulla?	<ul style="list-style-type: none"> * Moto armonico * Moto circolare uniforme * Moto rettilineo uniformemente accelerato * Moto circolare accelerato * Nessuna delle altre risposte è corretta
18039	Domanda 109863	FIS	La potenza fornita da un motore che ruota a 3000 giri, al minuto primo, esercitando una coppia di $200 \text{ N} \cdot \text{m}$, è:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,6 MW * 62,8 kW * 31,4 kW * 12 kW * Nessuna delle altre risposte è corretta
18040	Domanda 109864	FIS	Quando un grave lanciato verticalmente verso l'alto ricade nel punto di lancio, il lavoro complessivo effettuato nel campo gravitazionale è:	<ul style="list-style-type: none"> * positivo * negativo * complessivamente nullo, ma non nullo nella fase ascendente e in quella discendente * nullo perché costantemente nullo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18041	Domanda 109865	FIS	Un'automobile ha percorso 15 km in 10 minuti e successivamente 5 km in 5 minuti. La sua velocità media sull'intero tratto è stata:	<ul style="list-style-type: none"> * 75 km/h * 80 km/h * 90 km/h * 60 km/h * Nessuna delle altre risposte è corretta
18042	Domanda 109866	FIS	Quando un corpo si muove di moto rettilineo uniforme:	<ul style="list-style-type: none"> * la sua accelerazione è costante * la sua velocità è costante * la forza applicata al corpo è costante * la sua velocità è nulla * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18043	Domanda 109867	FIS	Un recipiente cilindrico è riempito di liquido di densità data. La pressione sul fondo del recipiente dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dall'altezza del cilindro * dalla sezione del cilindro * dal volume del cilindro * dalla massa del liquido * Nessuna delle altre risposte è corretta
18044	Domanda 109868	FIS	Se si immerge un solido avente una massa di 0,1 kg in un recipiente contenente 100 cm ³ di acqua, il livello di questo cresce e il volume totale del liquido più il solido immerso sale a 125 cm ³ . Quanto vale la densità as	<ul style="list-style-type: none"> * 4000 g/cm³ * 4000 kg/m³ * 0,004 kg/m³ * 4000 kg/dm³ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18045	Domanda 109869	FIS	Nel moto circolare uniformemente vario, il vettore velocità è:	<ul style="list-style-type: none"> * variabile in direzione e modulo * variabile in direzione, ma non in modulo * costante in direzione, ma non in modulo * costante in direzione e modulo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18046	Domanda 109870	FIS	A due masse m_1 e $m_2 = 2 m_1$ viene applicata una stessa forza F. Le accelerazioni acquistate dalle due masse, a_1 e a_2 , sono legate dalla relazione:	<ul style="list-style-type: none"> * $a_1 = a_2$ * $a_1/a_2 = 0,5$ * $a_1/a_2 = 2$ * $a_1/a_2 = -2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18047	Domanda 109871	FIS	Quale altezza deve avere una colonna d'acqua ($d = 1 \text{ g/cm}^3$) per esercitare la stessa pressione di una colonna di 1 m di mercurio ($d = 13,59 \text{ g/cm}^3$)?	<ul style="list-style-type: none"> * 13,59 cm * 1,359 m * 1359 cm * 1359 dm * Nessuna delle altre risposte è corretta
18048	Domanda 109872	FIS	Un corpo viene lasciato cadere verticalmente da fermo da una certa altezza ed acquista alla fine una energia cinetica E. Quale energia acquista se la massa viene raddoppiata?	<ul style="list-style-type: none"> * E * E/2 * 2 E * 4 E * Nessuna delle altre risposte è corretta
18049	Domanda 109873	FIS	Quale delle seguenti colonne di acqua esercita sul fondo la pressione maggiore?	<ul style="list-style-type: none"> * Altezza 1 m; sezione 2 cm² * Altezza 0,80 m; sezione 0,1 m² * Altezza 1,40 m; sezione 1 cm² * Altezza 2 m; sezione 1 cm² * Nessuna delle altre risposte è corretta
18050	Domanda 109874	FIS	Calcolare la potenza esercitata da una persona che mantiene fermo, ad un'altezza da terra di 2 m, un corpo di massa 15 kg per 8 minuti:	<ul style="list-style-type: none"> * 1800 watt * 45 watt * 0 watt * 8 watt * Nessuna delle altre risposte è corretta
18051	Domanda 109875	FIS	Si lancia un sasso verso l'alto con velocità 10 m/s. Il dislivello che supererà è pari a metri:	<ul style="list-style-type: none"> * $\sqrt{10}/(2 * 9,8)$ * $\sqrt{5}/9,8$ * $\sqrt{2} * 9,8 * 10$ * $100/9,8$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18052	Domanda 109876	FIS	Un corpo, di massa $m = 5 \text{ kg}$, cade da fermo ed in assenza di attrito da una altezza di 10 metri. Supponendo costante l'accelerazione di gravità, quanto vale la sua energia cinetica alla fine del percorso?	<ul style="list-style-type: none"> * 980 N * 0,98 J * $980 \text{ kg} \cdot \text{m}^2/\text{s}$ * 490 J * Nessuna delle altre risposte è corretta
18053	Domanda 109877	FIS	Due oggetti a forma di cubo hanno rispettivamente lato di 5 e di 10 cm. I due cubi hanno esattamente lo stesso peso. Se indichiamo con p il peso specifico del cubo più piccolo e con P il peso specifico del cubo più grande, in che rapporto st	<ul style="list-style-type: none"> * $(p/P) = 16$ * $(p/P) = 8$ * $(p/P) = 4$ * $(p/P) = 2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18054	Domanda 109878	FIS	La forza di attrito è NON conservativa, perché:	<ul style="list-style-type: none"> * il lavoro fatto dalla forza di attrito dipende dal percorso * il lavoro fatto dalla forza di attrito lungo un percorso chiuso è sempre nullo * l'energia per un sistema in cui è presente l'attrito non si conserva * è nulla la variazione di energia cinetica * Nessuna delle altre risposte è corretta
18055	Domanda 109879	FIS	Un uomo che pesa 60 kg cammina in salita superando, ogni ora, un dislivello di 240 m:	<ul style="list-style-type: none"> * la potenza impiegata per vincere la forza di gravità è 40 W * la potenza muscolare media è 20 W * la velocità ascensionale è 4 m/s * i dati non sono ragionevoli * Nessuna delle altre risposte è corretta
18056	Domanda 109880	FIS	Un pilota di aviogetto di massa m descrive una circonferenza di raggio r con velocità v . Il seggiolino dovrà sopportare una forza centrifuga pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * mvr^2 * mv^2/r * $(1/2) mv^2/r$ * vr^2/m * Nessuna delle altre risposte è corretta
18057	Domanda 109881	FIS	Indicare quale delle seguenti relazioni tra grandezze fisiche è CORRETTA:	<ul style="list-style-type: none"> * $(\text{lavoro})/(\text{spostamento}) = (\text{forza})$ * $(\text{massa}) \cdot (\text{velocità}) = (\text{forza})$ * $(\text{massa}) \cdot (\text{spostamento}) = (\text{forza})$ * $(\text{potenza}) \cdot (\text{velocità}) = (\text{forza})$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18058	Domanda 109882	FIS	Un recipiente ha lo stesso peso sia quando contiene 50 litri di acqua sia quando contiene 39,7 litri di glicerina. Sapendo che $1000. \text{ kg}/\text{m}^3$ è la densità dell'acqua, qual è la densità della glicerina?	<ul style="list-style-type: none"> * $794 \text{ kg}/\text{m}^3$ * $1050 \text{ kg}/\text{m}^3$ * $1322 \text{ kg}/\text{m}^3$ * $1259 \text{ kg}/\text{m}^3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18059	Domanda 109883	FIS	Una valigia munita di rotelle con raggio di 5 cm viene trascinata a 7,2 km orari. La velocità angolare delle rotelle, espressa in unità S. I. , è:	<ul style="list-style-type: none"> * $4 \cdot 10^{-2}$ * 40 * 50/2 * 50 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18060	Domanda 109884	FIS	In un liquido in condizioni statiche la pressione idrostatica dipende da varie grandezze. Tuttavia essa NON dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dal peso specifico del liquido * dalla densità del liquido * dalla profondità alla quale si misura la pressione * dalla accelerazione di gravità * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18061	Domanda 109885	FIS	Un oggetto di massa $m = 0,5$ kg, legato ad una fune, viene fatto ruotare su una traiettoria circolare ad una frequenza di 2 Hz. Qual è la sua velocità angolare in radianti al secondo?	<ul style="list-style-type: none"> * $1,5 \pi$ * 6π * 4π * 3π * Nessuna delle altre risposte è corretta
18062	Domanda 109886	FIS	Un recipiente aperto contiene un liquido (densità d , pressione ambiente P_a). La differenza di pressione tra due punti situati a profondità che differiscano di un'altezza h è:	<ul style="list-style-type: none"> * $P_a + d * g * h$ * $P_a - d * g * h$ * $d * g * h$ * d/g * Nessuna delle altre risposte è corretta
18063	Domanda 109887	FIS	Un pattinatore ad un tratto, su una pista ghiacciata, ruota su se stesso con le braccia conserte. Se ad un tratto allarga le braccia, determina:	<ul style="list-style-type: none"> * una diminuzione del suo momento di inerzia e della sua velocità angolare * un aumento del suo momento di inerzia e un aumento della sua velocità angolare * una diminuzione del suo momento di inerzia ed un aumento della sua velocità angolare * un aumento del suo momento di inerzia ed una diminuzione della sua velocità angolare * Nessuna delle altre risposte è corretta
18064	Domanda 109888	FIS	Un pallone di massa $M = 500$ g è calciato a una velocità $V = 10$ m/sec lungo una salita, dove scivola con attrito fino a fermarsi a un'altezza $h = 4$ m, rispetto alla posizione di partenza. Calcolare il lavoro fatto dalla forza di attrito	<ul style="list-style-type: none"> * 5,28 J * - 5,4 W * sec * 25 N * M * - 44,62 J * Nessuna delle altre risposte è corretta
18065	Domanda 109889	FIS	La pressione che si esercita su di una superficie immersa in un liquido di densità costante in condizioni statiche, ad una data profondità:	<ul style="list-style-type: none"> * non dipende dalla densità del liquido * dipende linearmente dalla profondità * dipende dalla viscosità del liquido * dipende dal quadrato della profondità * Nessuna delle altre risposte è corretta
18066	Domanda 109890	FIS	Per saltare un ostacolo un uomo che ha una massa di 70 kg deve innalzare il proprio baricentro di 1,5 m. Quale lavoro (in valore assoluto) viene fatto dalla forza peso?	<ul style="list-style-type: none"> * $70 \text{ kg} * 1,5 \text{ m} * 9,81 \text{ m/s}^2 = 1030$ chilogrammetri * $70 \text{ kg} * 1,5 \text{ m} * 9,81 \text{ m/s}^2 = 1030$ joule * $70 \text{ kg} * 1,5 \text{ m} * 9,81 \text{ m/s}^2 = 1030$ Calorie * $1/2 * 70 \text{ kg} * 1,5 \text{ m} * (9,81 \text{ m/s}^2)^2 = 5052$ joule * Nessuna delle altre risposte è corretta
18067	Domanda 109891	FIS	La pressione atmosferica:	<ul style="list-style-type: none"> * è la media aritmetica delle pressioni parziali dei gas presenti nell'atmosfera * è proporzionale all'umidità * è virtualmente uguale alla pressione parziale dell'azoto atmosferico * non varia con l'altitudine * Nessuna delle altre risposte è corretta
18068	Domanda 109892	FIS	Una persona solleva un corpo di massa $m = 5$ kg fino ad un'altezza $h = 3$ m. Indicando con g il valore dell'accelerazione di gravità in m/s^2 , il lavoro fatto dalla forza di gravità è:	<ul style="list-style-type: none"> * 45 g J * 45 g N * - 45 g J * - 15 g J * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18069	Domanda 109893	FIS	Un liquido ideale scorre con moto stazionario in un condotto cilindrico, (quindi a sezione costante) a pareti rigide, inclinato di 45 gradi sull'orizzontale; la velocità è:	<ul style="list-style-type: none"> * costante * aumenta al diminuire dell'altezza * diminuisce al diminuire dell'altezza * nessuna delle risposte precedenti è esatta * Nessuna delle altre risposte è corretta
18070	Domanda 109894	FIS	L'energia cinetica, ad un certo istante, di un corpo di massa $m = 6 \text{ kg}$ è di 147 J. La velocità del corpo allo stesso istante è:	<ul style="list-style-type: none"> * 49 m/s * 7 m/s * 42 m/s * 24,5 m/s * Nessuna delle altre risposte è corretta
18071	Domanda 109895	FIS	Un sasso viene lasciato cadere da fermo. Dopo 2 s la sua velocità è circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 0 m/s * 10 m/s * 20 m/s * 30 m/s * Nessuna delle altre risposte è corretta
18072	Domanda 109896	FIS	Due cilindri, le cui basi hanno raggi diversi, vengono riempiti della stessa quantità di un liquido; la pressione che si esercita sul fondo è:	<ul style="list-style-type: none"> * la stessa * maggiore nel cilindro di raggio maggiore * maggiore nel cilindro di raggio minore * indipendente dal tipo di liquido * Nessuna delle altre risposte è corretta
18073	Domanda 109897	FIS	Un corpo lanciato verso l'alto, alla massima altezza raggiunta, possiede:	<ul style="list-style-type: none"> * la massima energia cinetica * la massima velocità * la massima accelerazione * la minima energia potenziale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18074	Domanda 109898	FIS	Due automobili di ugual massa viaggiano a velocità rispettivamente uguali a 140 e 110 km/h. In quale rapporto stanno le loro energie cinetiche?	<ul style="list-style-type: none"> * $(140/110)^2$ * $(140/110)^{1/2}$ * $(140/110)$ * $(140/110)/140$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18075	Domanda 109899	FIS	Due automobili A (massa 1000 kg) e B (massa 2250 kg) hanno la stessa energia cinetica quando le rispettive velocità sono ad esempio:	<ul style="list-style-type: none"> * A = 20 km/h e B = 40 km/h * A = 60 km/h e B = 40 km/h * A = 50 km/h e B = 100 km/h * A = 100 km/h e B = 225 km/h * Nessuna delle altre risposte è corretta
18076	Domanda 109900	FIS	Un'asta di peso trascurabile è incernierata ad un estremo e porta all'altro estremo un peso di 100 N. La forza necessaria a mantenere orizzontale l'asta ed applicata nel suo punto medio deve essere:	<ul style="list-style-type: none"> * rivolta verso l'alto ed uguale a 100 N * rivolta verso l'alto ed uguale a 200 N * rivolta verso il basso ed uguale a 50 N * rivolta verso l'alto ed uguale a 50 N * Nessuna delle altre risposte è corretta
18077	Domanda 109901	FIS	Gli ultrasuoni sono oscillazioni elastiche che:	<ul style="list-style-type: none"> * possono trasmettersi nel vuoto * hanno frequenza inferiore a 100 Hz * sono particolarmente intensi * sono costituiti da onde elettromagnetiche di altissima frequenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
18078	Domanda 109902	FIS	Si lasciano cadere a terra dalla medesima altezza un foglio ed una pallina, entrambi di carta e di massa 15 grammi:	<ul style="list-style-type: none"> * essi arrivano a terra contemporaneamente * arriva prima la pallina, perché ha peso maggiore * arriva prima la pallina, perché c'è l'attrito dell'aria * arriva prima la pallina, perché la forza peso dipende dalla superficie del corpo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18079	Domanda 109903	FIS	La pressione atmosferica che agisce sulla superficie di un lago aumenta del 5 per mille in termini relativi, corrispondenti a 5 mbar in valore assoluto. Di conseguenza la pressione ad una data profondità:	<ul style="list-style-type: none"> * varia di 5 mbar * varia del 5 per 1000 * non varia * varia di una quantità dipendente dalla profondità * Nessuna delle altre risposte è corretta
18080	Domanda 109904	FIS	Due recipienti di forma diversa contengono una stessa quantità di un certo liquido. Si indichino con F e con p rispettivamente la forza e la pressione esercitate dal liquido sul fondo dei due recipienti. È vero che nei due recipienti:	<ul style="list-style-type: none"> * sia F che p sono identiche * solo le due F sono identiche * solo le due p sono identiche * in generale le F e le p sono diverse * Nessuna delle altre risposte è corretta
18081	Domanda 109905	FIS	In un recipiente del peso di 10 kg e contenente 100 litri d'acqua ($d = 1 \text{ g/mL}$) viene immerso un corpo del volume di 1 litro e del peso di 5 kg. Il corpo viene sostenuto da una corda (il cui peso e volume sono trascurabili) e non tocca il fondo del recipiente	<ul style="list-style-type: none"> * 105 kg * 109 kg * 110 kg * 111 kg * Nessuna delle altre risposte è corretta
18082	Domanda 109906	FIS	Un motore della potenza di 3 kW solleva senza attriti un corpo di 5 kg all'altezza di 15 m. In quanto tempo il corpo viene portato a quella altezza?	<ul style="list-style-type: none"> * 0,25 s * 0,025 s * 25 s * 4 s * Nessuna delle altre risposte è corretta
18083	Domanda 109907	FIS	In due tubi capillari verticali di raggio diverso comunicanti, il livello di un liquido che bagna la parete è più alto:	<ul style="list-style-type: none"> * nel capillare di raggio maggiore * nel capillare di raggio minore * il livello è lo stesso * dipende solo dal colore del liquido * Nessuna delle altre risposte è corretta
18084	Domanda 109908	FIS	Un corpo di 4 kg di massa è soggetto ad una forza costante di 20 N. La sua accelerazione è pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * 80 J/s * 80 m/s * 5 m/s * 5 m/s^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18085	Domanda 109909	FIS	Un pendolo ha un periodo di oscillazione di 1 s. Se si quadruplica la lunghezza del pendolo, che valore assumerà il periodo?	<ul style="list-style-type: none"> * 4 s * 0,25 s * 2 s * $\sqrt{2} \text{ s}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18086	Domanda 109910	FIS	Un'automobile percorre una curva di raggio 20 m con una velocità scalare costante di 40 km/h. L'accelerazione dell'automobile è:	<ul style="list-style-type: none"> * uguale a zero * tangente alla curva * diretta come il raggio e rivolta verso l'interno della curva * diretta come il raggio e rivolta verso l'esterno della curva * Nessuna delle altre risposte è corretta
18087	Domanda 109911	FIS	Un oggetto che ha inizialmente una velocità 3 m/s, dopo 2 s, ha una velocità di 7 m/s nella stessa direzione. La sua accelerazione media è:	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * 2 m/s^2 * -2 m/s^2 * 4 m/s^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18088	Domanda 109912	FIS	Un'asta è fatta ruotare in un piano verticale attorno ad uno dei suoi estremi (A). All'altro estremo è incollata una pallina che, ad un certo istante, quando si trova nel punto più alto della traiettoria, si stacca. Da quel momento la	<ul style="list-style-type: none"> * di moto parabolico * di moto circolare * verticalmente * con un moto che è la combinazione di un moto circolare attorno all'estremo A e di un moto parabolico di caduta * Nessuna delle altre risposte è corretta
18089	Domanda 109913	FIS	Un corpo che inizialmente si trova fermo a quota h dal suolo e possiede energia potenziale pari a 100 J, viene lasciato cadere liberamente. Trascurando l'attrito dell'aria, si può dire a quanto ammonti l'energia meccanica totale del corpo a quota h	<ul style="list-style-type: none"> * Sì, essa è uguale a 100 J * Sì, essa è minore di 100 J * Sì, essa è maggiore di 100 J * No, perché non è data la massa del corpo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18090	Domanda 109914	FIS	La tensione di vapore di un liquido può essere misurata in:	<ul style="list-style-type: none"> * volt * atmosfere * metri cubi * watt * Nessuna delle altre risposte è corretta
18091	Domanda 109915	FIS	Due oggetti hanno massa e volume diversi l'uno dall'altro. Lasciati cadere dalla stessa altezza, con velocità nulla e in assenza di atmosfera, arrivano al suolo contemporaneamente. Ciò avviene perché:	<ul style="list-style-type: none"> * il corpo a volume maggiore ha una massa minore * i due corpi hanno lo stesso peso * i due corpi hanno masse proporzionali ai volumi * la legge di caduta di un corpo nel vuoto dipende solo dalla sua velocità iniziale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18092	Domanda 109916	FIS	Durante l'oscillazione di un pendolo il modulo dell'accelerazione è massimo quando:	<ul style="list-style-type: none"> * il pendolo ha velocità uguale alla media delle velocità * il pendolo ha velocità intermedia * il pendolo ha velocità nulla * il pendolo ha velocità massima * Nessuna delle altre risposte è corretta
18093	Domanda 109917	FIS	Due forze uguali agiscono su di un corpo in direzioni perpendicolari l'una all'altra. Il modulo delle due forze è di 1 N. Quanto vale il modulo della forza complessiva?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 N * 1 N * $\sqrt{2}$ N * 0 N * Nessuna delle altre risposte è corretta
18094	Domanda 109918	FIS	Un satellite gira sulla sua orbita intorno alla Terra. Il lavoro che la forza di gravitazione compie sul satellite in un'orbita completa è:	<ul style="list-style-type: none"> * positivo * negativo * nullo * positivo o negativo a seconda che l'orbita sia destrorsa o sinistrorsa * Nessuna delle altre risposte è corretta
18095	Domanda 109919	FIS	La velocità media di un'automobile che viaggia per 200 km a 50 km/h e per 160 km a 80 km/h è:	<ul style="list-style-type: none"> * 55 km/h * 60 km/h * 65 km/h * 70 km/h * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18096	Domanda 109920	FIS	Nel moto di un liquido in un condotto, che cosa è la portata?	<ul style="list-style-type: none"> * Il rapporto fra la quantità di liquido che passa attraverso una sezione del condotto e l'intervallo di tempo in cui tale passaggio avviene * La quantità di liquido unitaria che passa attraverso una sezione del condotto in 1 secondo * La quantità di liquido che passa in una sezione unitaria del condotto * La quantità di liquido che passa in una qualunque sezione del condotto * Nessuna delle altre risposte è corretta
18097	Domanda 109921	FIS	Una velocità di 180 m/s equivale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 6,48 km/h * 500 km/h * 64,8 km/h * 50 km/h * Nessuna delle altre risposte è corretta
18098	Domanda 109922	FIS	La spinta di Archimede NON dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla densità del fluido * dal peso specifico del fluido * dalla profondità alla quale il corpo è immerso * dal volume del corpo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18099	Domanda 109923	FIS	In una manovra ferroviaria un vagone viene lanciato verso un altro, con il quale si aggancia; dopo l'urto ambedue i vagoni procedono uniti, con moto uniforme. Confrontando gli stati del sistema prima e dopo l'urto, quale delle seguenti affermazioni è corretta?	<ul style="list-style-type: none"> * L'energia cinetica e la quantità di moto totali non variano * L'energia cinetica diminuisce e la quantità di moto non varia * L'energia cinetica non varia e la quantità di moto diminuisce * Tanto l'energia cinetica che la quantità di moto totale diminuiscono * Nessuna delle altre risposte è corretta
18100	Domanda 109926	FIS	Gli ultrasuoni sono:	<ul style="list-style-type: none"> * rumori intensi * vibrazioni di frequenza più alta di quelle del campo udibile * vibrazioni di frequenza più bassa di quella del campo udibile * suoni spaziali * Nessuna delle altre risposte è corretta
18101	Domanda 109927	FIS	Il limite superiore della gamma di frequenze udibili dell'orecchio umano è all'incirca:	<ul style="list-style-type: none"> * 20 Hz * 200 Hz * 2000 Hz * 20.000 Hz * Nessuna delle altre risposte è corretta
18102	Domanda 109928	FIS	Indicare quali delle seguenti affermazioni circa le onde sonore è falsa:	<ul style="list-style-type: none"> * esibiscono il fenomeno della rifrazione * esibiscono il fenomeno dell'interferenza * esibiscono il fenomeno della riflessione * non si propagano nel vuoto * Nessuna delle altre risposte è corretta
18103	Domanda 109929	FIS	In quale dei seguenti mezzi il suono NON può propagarsi?	<ul style="list-style-type: none"> * Acqua * Vapore acqueo * Ghiaccio * Vuoto * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18104	Domanda 109930	FIS	Un suono acuto, rispetto ad un suono grave, ha maggiore:	<ul style="list-style-type: none"> * intensità * pressione sonora * ampiezza * velocità * Nessuna delle altre risposte è corretta
18105	Domanda 109931	FIS	Se un suono si propaga in un certo mezzo con la velocità di 500 m/s ed ha una frequenza di 100 Hz, la lunghezza d'onda di tale suono è:	<ul style="list-style-type: none"> * $500/100 = 5$ metri * $500 * 100 = 50.000$ metri * $100/500 = 0,2$ metri * $500 - 100 = 400$ metri * Nessuna delle altre risposte è corretta
18106	Domanda 109932	FIS	Nell'aria gli ultrasuoni sono onde elastiche:	<ul style="list-style-type: none"> * con lunghezze d'onda minori di quelle dei suoni udibili * con lunghezze d'onda maggiori di quelle dei suoni udibili * con lunghezze d'onda uguali di quelle dei suoni udibili, ma con velocità di propagazione molto più elevata * la domanda non ha senso perché gli ultrasuoni non sono onde elastiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
18107	Domanda 109933	FIS	Il suono che normalmente si ode è:	<ul style="list-style-type: none"> * una vibrazione di natura elettromagnetica * una vibrazione meccanica di frequenza elevata * una vibrazione che si propaga solo nei fluidi (aria ecc.) * una vibrazione entro un definito intervallo di frequenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
18108	Domanda 109934	FIS	A temperatura costante, se la pressione raddoppia, il volume di un gas perfetto:	<ul style="list-style-type: none"> * rimane invariato perché è ben noto che il volume di un gas dipende solo dalla temperatura * se il gas è compresso esso si scalda e la temperatura non può rimanere costante * dimezza * raddoppia * Nessuna delle altre risposte è corretta
18109	Domanda 109935	FIS	Quando l'acqua solidifica in una conduttura, si può verificare la rottura dei tubi; ciò avviene:	<ul style="list-style-type: none"> * perché nella solidificazione l'acqua diviene corrosiva * perché nella solidificazione l'acqua aumenta di temperatura * perché nel passaggio allo stato solido il volume dell'acqua diminuisce creando vuoti dannosi * se i tubi sono di grosso diametro * Nessuna delle altre risposte è corretta
18110	Domanda 109936	FIS	A due corpi, alla stessa temperatura, viene fornita la stessa quantità di calore. Al termine del riscaldamento i due corpi avranno ancora pari temperatura se:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno la stessa massa e lo stesso volume * hanno lo stesso calore specifico e la stessa massa * hanno lo stesso volume e lo stesso calore specifico * il calore è stato fornito ad essi allo stesso modo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18111	Domanda 109937	FIS	Una data quantità di gas perfetto, contenuto in un recipiente a pareti rigide, viene riscaldata dalla temperatura di 27 °C a quella di 127 °C. La sua pressione è aumentata di un fattore:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * $4/3$ * $3/2$ * 10 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18112	Domanda 109938	FIS	Estraendo da un frigo un recipiente chiuso e contenente acqua fredda si osserva, dopo qualche minuto, che sulla superficie esterna si formano delle goccioline d'acqua. Tale fenomeno è dovuto:	<ul style="list-style-type: none"> * al vapore d'acqua atmosferico che condensa sulle pareti fredde del recipiente * al raccogliersi in goccioline di un velo d'acqua che si era depositata sul recipiente mentre era all'interno del frigo * all'acqua che trasuda attraverso le pareti del recipiente * nessuna delle altre risposte * Nessuna delle altre risposte è corretta
18113	Domanda 109939	FIS	Detti rispettivamente P e V la pressione ed il volume di un gas perfetto si ha che:	<ul style="list-style-type: none"> * PV = costante comunque vari la temperatura * P/V = costante comunque vari la temperatura * PV = costante a temperatura costante * P/V = costante a temperatura costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
18114	Domanda 109940	FIS	La quantità di calore necessaria per innalzare la temperatura di 1 kg d'acqua da 14,5 °C a 15,5 °C è:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 kcal * 4,18 kcal * 1000 kcal * 1 J * Nessuna delle altre risposte è corretta
18115	Domanda 109941	FIS	La temperatura di ebollizione di un liquido ad una data pressione:	<ul style="list-style-type: none"> * dipende esclusivamente dal tipo di liquido che si considera * dipende dalla massa del liquido * dipende dalla quantità di calore assorbito * dipende sia dal tipo di liquido che dalla quantità di calore assorbito * Nessuna delle altre risposte è corretta
18116	Domanda 109942	FIS	Nel corso di un lento passaggio di stato da acqua a ghiaccio la temperatura:	<ul style="list-style-type: none"> * resta costante e l'acqua cede calore * aumenta e l'acqua assorbe calore * diminuisce e l'acqua assorbe calore * aumenta e l'acqua cede calore * Nessuna delle altre risposte è corretta
18117	Domanda 109943	FIS	Trasferire calore da un corpo più freddo a uno più caldo:	<ul style="list-style-type: none"> * non è mai possibile * è possibile solo spendendo lavoro * contraddice il principio della termodinamica * contraddice il secondo principio della termodinamica * Nessuna delle altre risposte è corretta
18118	Domanda 109944	FIS	Quando in un recipiente aperto un liquido evapora si osserva, in generale, per il liquido:	<ul style="list-style-type: none"> * aumento di temperatura del liquido * diminuzione di pressione nel liquido * diminuzione di temperatura del liquido * aumento di pressione nel liquido * Nessuna delle altre risposte è corretta
18119	Domanda 109945	FIS	In un gas ideale il prodotto della pressione per il volume:	<ul style="list-style-type: none"> * è proporzionale alla temperatura assoluta * è indipendente dalla densità * raddoppia passando da 10 a 20 °C * è sempre costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
18120	Domanda 109946	FIS	Quando l'acqua si trasforma in ghiaccio a pressione atmosferica:	<ul style="list-style-type: none"> * viene assorbito calore * aumenta la temperatura * diminuisce la temperatura * si decompone * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18121	Domanda 109947	FIS	Il secondo principio della termodinamica esclude la possibilità di:	<ul style="list-style-type: none"> * produrre lavoro mediante calore * trasformare calore in lavoro * trasformare integralmente il calore in lavoro in una trasformazione isoterma * trasformare integralmente il calore in lavoro in un processo ciclico * Nessuna delle altre risposte è corretta
18122	Domanda 109948	FIS	Il peso specifico di una sostanza:	<ul style="list-style-type: none"> * diminuisce con l'aumentare della temperatura * aumenta con l'aumentare della temperatura * è indipendente dalla temperatura * dipende dalla forma del corpo in esame * Nessuna delle altre risposte è corretta
18123	Domanda 109949	FIS	Durante il passaggio per ebollizione dallo stato liquido allo stato gassoso:	<ul style="list-style-type: none"> * il rapporto tra pressione parziale e volume totale resta costante * il volume resta costante * il prodotto della pressione per volume resta costante * la temperatura resta costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
18124	Domanda 109950	FIS	Una trasformazione adiabatica:	<ul style="list-style-type: none"> * avviene sempre ad energia interna costante * è una trasformazione in cui non vi è scambio di calore tra ambiente e sistema * è una trasformazione in cui la temperatura del sistema si mantiene sempre costante * è una trasformazione sempre reversibile * Nessuna delle altre risposte è corretta
18125	Domanda 109951	FIS	Il primo principio della termodinamica stabilisce che:	<ul style="list-style-type: none"> * il lavoro effettuato è sempre uguale al lavoro impiegato * l'energia è una grandezza che si conserva * non è possibile che il calore passi spontaneamente da un corpo freddo a un corpo caldo * l'entropia aumenta sempre * Nessuna delle altre risposte è corretta
18126	Domanda 109952	FIS	La temperatura di ebollizione dell'acqua dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla pressione esterna * dal calore specifico dell'acqua * dalla quantità d'acqua presente * dalla densità dell'acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
18127	Domanda 109953	FIS	Durante la fusione del ghiaccio alla pressione di 1 atm la temperatura è:	<ul style="list-style-type: none"> * di pochissimo superiore a 0 °C * assai superiore a 0 °C * uguale a 0 °C * di poco inferiore a 0 °C * Nessuna delle altre risposte è corretta
18128	Domanda 109954	FIS	La temperatura di ebollizione di un liquido:	<ul style="list-style-type: none"> * è una costante fisica assoluta * dipende dalla massa del liquido * dipende dalla pressione esercitata sul liquido * cresce con la densità del liquido * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18129	Domanda 109955	FIS	Le quantità di calore si misurano:	<ul style="list-style-type: none"> * solamente in calorie o in kilocalorie * oltre che in calorie ed in kilocalorie, anche in watt * oltre che in calorie ed in kilocalorie, anche in gradi centigradi * oltre che in calorie ed in kilocalorie, anche in joule od in erg * Nessuna delle altre risposte è corretta
18130	Domanda 109956	FIS	In un gas perfetto, a volume costante, se aumenta la temperatura del gas e rimane costante il numero delle moli, la sua pressione p:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta linearmente con la temperatura assoluta * diminuisce linearmente con la temperatura assoluta * rimane costante in base alla legge di Boyle * aumenta con il quadrato della temperatura assoluta * Nessuna delle altre risposte è corretta
18131	Domanda 109957	FIS	Affinché un gas perfetto si espanda lentamente mantenendo costante la sua temperatura:	<ul style="list-style-type: none"> * occorre sottrarre calore dal gas * la pressione deve dimezzarsi * occorre fornire calore al gas * è una trasformazione impossibile * Nessuna delle altre risposte è corretta
18132	Domanda 109958	FIS	Nel vuoto è possibile la trasmissione del calore?	<ul style="list-style-type: none"> * No, in nessun caso * Si, ma solo per conduzione * Si, ma solo per convezione * Si, ma solo per irraggiamento * Nessuna delle altre risposte è corretta
18133	Domanda 109959	FIS	Il calore specifico dell'acqua è di 1 kcal/(kg °C) pertanto la quantità di calore necessaria per aumentare di 10 °C la temperatura di 10 kg di acqua è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 kcal * 1 cal * 100 kcal * 10 cal * Nessuna delle altre risposte è corretta
18134	Domanda 109960	FIS	Quale quantità di calore viene dissipata in un'ora da una comune lampada ad incandescenza di 60 watt alimentata dalla rete ENEL?	<ul style="list-style-type: none"> * Circa 50 calorie (piccole calorie) * Circa 500 calorie (piccole calorie) * Circa 5000 calorie (piccole calorie) * Circa 50.000 calorie (piccole calorie) * Nessuna delle altre risposte è corretta
18135	Domanda 109961	FIS	Su quale principio si basa il funzionamento del termometro a mercurio?	<ul style="list-style-type: none"> * Sull'aumento della densità del mercurio all'aumentare della temperatura * Sull'aumento del volume del mercurio all'aumentare della temperatura * Sull'aumento della massa del mercurio all'aumentare della temperatura * Sulla diminuzione della viscosità del mercurio all'aumentare della temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
18136	Domanda 109962	FIS	Rispetto al livello del mare, in montagna l'acqua:	<ul style="list-style-type: none"> * bolle a una temperatura maggiore * bolle alla stessa temperatura * bolle a una temperatura minore * non bolle * Nessuna delle altre risposte è corretta
18137	Domanda 109963	FIS	Quando due corpi sono in equilibrio termico essi hanno:	<ul style="list-style-type: none"> * la stessa quantità di calore * la stessa energia interna * la stessa temperatura * la stessa capacità termica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18138	Domanda 109964	FIS	La costante R dell'equazione di stato dei gas ($PV = nRT$) è:	<ul style="list-style-type: none"> * un numero adimensionale * un numero variabile con T * dipende dal tipo di unità di misura prescelto * un numero variabile con P, T e V * Nessuna delle altre risposte è corretta
18139	Domanda 109965	FIS	La temperatura di un corpo è un indice:	<ul style="list-style-type: none"> * del calore posseduto dal corpo * dell'energia cinetica media delle particelle del corpo * del calore scambiato dal corpo * della capacità termica del corpo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18140	Domanda 109966	FIS	Un cilindro con un pistone contiene N moli di un gas perfetto alla temperatura T. Se la temperatura raddoppia, il numero di moli sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 N * 1 N * N/2 * $(1/273) N$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18141	Domanda 109967	FIS	Quando un gas perfetto a pressione P e volume V subisce una espansione isoterma, si può affermare che:	<ul style="list-style-type: none"> * $P = \text{cost}$ * $V = \text{cost}$ * $PV = \text{cost}$ * $P/V = \text{cost}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18142	Domanda 109968	FIS	La pressione è la grandezza fisica definita come:	<ul style="list-style-type: none"> * il rapporto fra la componente normale della forza esercitata su di una superficie e l'area della superficie stessa * la forza esercitata su una determinata superficie * la forza normale di un N esercitata sulla superficie di 1 m^2 * la componente normale della forza esercitata su di una determinata superficie * Nessuna delle altre risposte è corretta
18143	Domanda 109969	FIS	Diminuendo la pressione esterna esercitata sulla superficie libera di un liquido, la temperatura di ebollizione:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta * diminuisce * resta costante * dipende dal liquido * Nessuna delle altre risposte è corretta
18144	Domanda 109970	FIS	È possibile comprimere adiabaticamente un gas perfetto a temperatura costante?	<ul style="list-style-type: none"> * Sì, e il lavoro compiuto dal gas sarà positivo * Sì, e il lavoro compiuto dal gas sarà negativo * Sì, e il lavoro compiuto dal gas sarà nullo * No, non è possibile * Nessuna delle altre risposte è corretta
18145	Domanda 109971	FIS	Nell'esperimento del mulinello di Joule si osserva che:	<ul style="list-style-type: none"> * il calore si conserva * il lavoro può essere totalmente convertito in calore * il calore può essere totalmente convertito in lavoro * il calore si conserva meglio del lavoro * Nessuna delle altre risposte è corretta
18146	Domanda 109972	FIS	Per fondere un grammo di sostanza, alla temperatura di fusione, occorre fornire una quantità di calore pari:	<ul style="list-style-type: none"> * al calore specifico * al calore latente di fusione * alla capacità termica * alla temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18147	Domanda 109973	FIS	Il calore specifico di una sostanza è, per definizione:	<ul style="list-style-type: none"> * il calore contenuto nell'unità di volume di tale sostanza * il calore necessario a far passare l'unità di massa della sostanza dallo stato solido allo stato liquido * la temperatura della sostanza * la quantità di calore che deve essere somministrata all'unità di massa della sostanza per aumentarne la temperatura di 1 °C * Nessuna delle altre risposte è corretta
18148	Domanda 109974	FIS	La differenza tra gas e vapore consiste nel fatto che il vapore:	<ul style="list-style-type: none"> * è meno denso del gas * è bianco, il gas è trasparente * può essere liquefatto per compressione * non è un aeriforme * Nessuna delle altre risposte è corretta
18149	Domanda 109975	FIS	Per innalzare la temperatura di un corpo:	<ul style="list-style-type: none"> * non è necessario fornire calore al corpo * è necessario fare lavoro sul corpo * è necessario fornire calore al corpo * è necessario mettere il corpo in contatto termico con un corpo più caldo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18150	Domanda 109977	FIS	In quale processo di propagazione del calore vi è trasferimento di materia?	<ul style="list-style-type: none"> * Conduzione * Convezione * Irraggiamento * In nessuno dei casi precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
18151	Domanda 109978	FIS	Per effetto della dilatazione termica di un corpo si ha la variazione:	<ul style="list-style-type: none"> * della densità e della massa del corpo * della densità e del volume del corpo * del volume e della massa del corpo * del prodotto tra densità e volume del corpo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18152	Domanda 109979	FIS	10 ²⁰ atomi di gas sono contenuti in un volume di 1 metro cubo. All'aumentare della temperatura aumenta la pressione del gas in quanto:	<ul style="list-style-type: none"> * il gas tende alla condizione di gas perfetto * il gas si allontana dalla condizione di gas perfetto * l'energia cinetica degli atomi aumenta * l'energia interna non varia * Nessuna delle altre risposte è corretta
18153	Domanda 109980	FIS	Il rendimento di una macchina termica si esprime:	<ul style="list-style-type: none"> * in calorie * in joule * in chilowattora * con un numero puro * Nessuna delle altre risposte è corretta
18154	Domanda 109981	FIS	La prima legge della termodinamica è:	<ul style="list-style-type: none"> * valida solo per i gas perfetti * valida solo per i gas reali * valida solo in assenza di attrito * nessuna delle precedenti risposte è corretta * Nessuna delle altre risposte è corretta
18155	Domanda 109982	FIS	Usando velocemente una pompa da bicicletta si nota un aumento della temperatura della pompa. Ciò è dovuto:	<ul style="list-style-type: none"> * all'attrito dello stantuffo * ad un processo di compressione quasi adiabatico * ad un processo di compressione quasi isoterma * ad un processo di compressione quasi isovolumico * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18156	Domanda 109983	FIS	In generale, per un dato aumento di temperatura si dilatano di più i solidi o i liquidi?	<ul style="list-style-type: none"> * I liquidi * I solidi * Non vi è differenza tra i due tipi di materiale * I liquidi con densità inferiore a quella dell'acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
18157	Domanda 109984	FIS	Aumentando la temperatura di un gas, la velocità media delle molecole del gas stesso contenuto in un recipiente:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta * diminuisce * rimane inalterata * dipende dal volume del recipiente * Nessuna delle altre risposte è corretta
18158	Domanda 109985	FIS	Un corpo A è a temperatura maggiore di un corpo B. Ciò significa che:	<ul style="list-style-type: none"> * A contiene più energia di B * le particelle di cui A è composto sono, in media, più veloci di quelle di B * la massa di A è maggiore di quella di B * si è fornito più calore ad A che a B * Nessuna delle altre risposte è corretta
18159	Domanda 109986	FIS	Si vuole realizzare una trasformazione termodinamica ciclica il cui unico risultato sia quello di convertire in lavoro il calore sottratto ad un'unica sorgente termica. La trasformazione:	<ul style="list-style-type: none"> * è possibile solo se la trasformazione è rigorosamente isoterma * è possibile solo se la trasformazione è adiabatica * non è mai possibile * è possibile in ogni caso * Nessuna delle altre risposte è corretta
18160	Domanda 109987	FIS	Per i gas quali sono considerate le condizioni standard?	<ul style="list-style-type: none"> * 275 K e 760 torr * 100 °C e 1 atm * 0 °C e 1 atm * 273 K e 780 torr * Nessuna delle altre risposte è corretta
18161	Domanda 109988	FIS	La trasmissione del calore per conduzione, a parità di tutte le altre condizioni, avviene più facilmente attraverso:	<ul style="list-style-type: none"> * aria * materiale poroso * legno * alluminio * Nessuna delle altre risposte è corretta
18162	Domanda 109989	FIS	Due masse uguali d'acqua hanno rispettivamente temperature di 60 e 20 °C. Mescolandole in assenza di scambi termici con l'esterno la temperatura finale di equilibrio sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * 80 °C * 40 °C * 30 °C * occorre conoscere il valore della massa totale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18163	Domanda 109990	FIS	Se si asporta il 10% della massa d'acqua contenuta in un recipiente isolato, la temperatura dell'acqua che rimane in un recipiente:	<ul style="list-style-type: none"> * non subisce variazioni * diminuisce del 10% * aumenta del 10% * diminuisce di una frazione che dipende dalla temperatura e dalla massa iniziali * Nessuna delle altre risposte è corretta
18164	Domanda 109991	FIS	Mettendo in contatto due corpi a temperature diverse si raggiunge l'equilibrio termico. Possiamo dire che:	<ul style="list-style-type: none"> * la temperatura passa da un corpo all'altro * calore viene ceduto al corpo più freddo * calore viene ceduto al corpo più caldo * calore specifico viene ceduto al corpo più freddo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18165	Domanda 109992	FIS	Un palloncino A viene gonfiato con un certo volume V di aria. Un secondo palloncino B, identico ad A viene gonfiato con pari volume V di un gas il cui peso specifico è inferiore a quello dell'aria. Si può affermare che:	<ul style="list-style-type: none"> * la forza di Archimede che agisce sul palloncino A è inferiore alla forza di Archimede che agisce sul palloncino B * la forza di Archimede che agisce sul palloncino A è superiore alla forza di Archimede che agisce sul palloncino B * la forza di Archimede che agisce sul palloncino A è uguale alla forza di Archimede che agisce sul palloncino B * la forza di Archimede agisce soltanto su corpi immersi in un liquido, per cui la forza di Archimede agente sui due palloncini immersi nell'aria è nulla * Nessuna delle altre risposte è corretta
18166	Domanda 109993	FIS	Una mole di He^4 a temperatura 0°C e pressione 1 atm (N = num. di Avogadro):	<ul style="list-style-type: none"> * occupa 1 m^3 * ha N atomi * ha $4 \cdot N$ atomi * ha 4 N protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
18167	Domanda 109994	FIS	La pressione atmosferica equivale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 10 tonnellate/m^2 * 1 tonnellata/m^2 * 0,1 tonnellata/m^2 * 100 kg/cm^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18168	Domanda 109995	FIS	In ogni frigorifero una certa quantità di calore viene sottratta ogni secondo alla cella fredda e ceduta all'ambiente esterno a temperatura più alta, ossia del calore passa da un corpo più freddo ad uno più caldo. Scegli quale	<ul style="list-style-type: none"> * quanto sopra affermato è vero perché il frigorifero è una delle macchine termiche che funziona indipendentemente dal secondo principio della termodinamica * quanto sopra affermato è vero perché il secondo principio della termodinamica si applica solo alle macchine termiche che trasformano in lavoro il calore sottratto a una certa sorgente * anche una macchina frigorifera deve funzionare rispettando il secondo principio della termodinamica; la spiegazione del suo funzionamento sta nel fatto che il passaggio di calore da un corpo più freddo a uno più caldo non è l'unico ri * il funzionamento di un frigorifero si può spiegare solo tenendo presente che i cicli vengono compiuti da gas molto particolari, che non seguono la legge dei gas perfetti e che inquinano l'atmosfera * Nessuna delle altre risposte è corretta
18169	Domanda 109996	FIS	A pressione costante la relazione esistente tra il volume e la temperatura in un gas è:	<ul style="list-style-type: none"> * $V/T = \text{costante}$ * $V = T$ * $V = R/T$ * $V \cdot T = \text{costante}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18170	Domanda 109997	FIS	Per calcolare l'aumento della temperatura di un corpo susseguente alla somministrazione di una quantità di calore nota occorre conoscere anche:	<ul style="list-style-type: none"> * la composizione chimica del corpo * il calore specifico del corpo * il calore specifico e la massa del corpo * la temperatura iniziale e la massa del corpo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18171	Domanda 109998	FIS	Il calore:	<ul style="list-style-type: none"> * è una proprietà dei corpi * costituisce l'energia interna dei corpi * non è mai negativo * è energia in transito tra due corpi dotati di diversa temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
18172	Domanda 109999	FIS	Se un gas perfetto subisce una compressione adiabatica allora la sua temperatura:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta * sale o scende a seconda del tipo di gas * rimane costante * sale o scende a seconda del grado di isolamento termico raggiunto * Nessuna delle altre risposte è corretta
18173	Domanda 110000	FIS	Mescolando 1 kg d'acqua avente una temperatura di 80 °C con una eguale massa d'acqua a 20 °C, quale temperatura assumerà la miscela (supponendo che il calore specifico non dipenda dalla temperatura stessa)?	<ul style="list-style-type: none"> * Bisogna conoscere il valore di tale calore specifico * $(80 * 20)/(80 - 20) = 26,67$ °C * $(80 - 20) = 60$ °C * $(80 + 20)/2 = 50$ °C * Nessuna delle altre risposte è corretta
18174	Domanda 110001	FIS	Il primo principio della termodinamica tratta:	<ul style="list-style-type: none"> * della relazione tra pressione e temperatura * della definizione della temperatura * della definizione di capacità termica * della conservazione dell'energia * Nessuna delle altre risposte è corretta
18175	Domanda 110002	FIS	Una mole di gas perfetto in condizioni standard	<ul style="list-style-type: none"> * occupa 22,4 L * è pari a 1 kg di gas * si trova allo zero assoluto * si trova a 22,4 atm * Nessuna delle altre risposte è corretta
18176	Domanda 110003	FIS	L'acqua viene utilizzata nei circuiti di raffreddamento:	<ul style="list-style-type: none"> * per il suo elevato calore specifico * per la sua piccola capacità termica * perché è un liquido inerte * perché è un liquido incompressibile * Nessuna delle altre risposte è corretta
18177	Domanda 110004	FIS	Una caloria (cal) equivale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 W * $1/273$ J * 1 erg * m * 4,18 J * Nessuna delle altre risposte è corretta
18178	Domanda 110005	FIS	Per quali delle seguenti ragioni nelle pentole a pressione domestiche il cibo si cuoce prima che nelle pentole tradizionali?	<ul style="list-style-type: none"> * L'evaporazione è ridotta * L'aumento di pressione frantuma le cellule * Al crescere della pressione aumenta la temperatura di ebollizione e quindi la velocità delle reazioni chimiche * Al crescere della pressione diminuisce la temperatura di ebollizione e quindi diminuisce la velocità delle reazioni chimiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
18179	Domanda 110006	FIS	Due oggetti sono in equilibrio termico tra di loro se hanno:	<ul style="list-style-type: none"> * stesso calore specifico * stessa temperatura * stessa capacità termica * stessa massa * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18180	Domanda 110007	FIS	Il rendimento di una macchina termica è:	<ul style="list-style-type: none"> * rapporto fra calore assorbito e calore ceduto * rapporto fra calore assorbito e lavoro fatto * rapporto fra lavoro fatto e calore assorbito * differenza tra calore assorbito e calore ceduto * Nessuna delle altre risposte è corretta
18181	Domanda 110008	FIS	Indicare la risposta ERRATA. La quantità di calore si può misurare in:	<ul style="list-style-type: none"> * joule * watt * watt * s * calorie * Nessuna delle altre risposte è corretta
18182	Domanda 110009	FIS	Un gas si espande a pressione costante. Durante l'espansione è sempre vero che il sistema:	<ul style="list-style-type: none"> * compie un lavoro * riceve lavoro * cede calore * si raffredda * Nessuna delle altre risposte è corretta
18183	Domanda 110010	FIS	Il rendimento di una macchina termica è uguale a 1:	<ul style="list-style-type: none"> * quando funziona a bassissimo regime * quando è una macchina ideale senza attriti * quando utilizza una sola sorgente di calore * in nessun caso * Nessuna delle altre risposte è corretta
18184	Domanda 110011	FIS	La quantità di calore si può misurare in:	<ul style="list-style-type: none"> * joule * gradi centigradi * atmosfere * grammi * Nessuna delle altre risposte è corretta
18185	Domanda 110012	FIS	Un metro cubo di un certo metallo (densità relativa = 7; calore specifico = 1/6 Kcal/Kg°C) ha capacità termica (in kilocalorie) pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * 1/42000 * 1/42 * 6/7 * 7/6 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18186	Domanda 110013	FIS	Due chilogrammi d'acqua alla temperatura di 80 °C vengono introdotti in un calorimetro contenente un chilogrammo d'acqua a 20 °C. La temperatura di equilibrio raggiunta dopo un certo tempo nel calorimetro è:	<ul style="list-style-type: none"> * 30 °C * 60 °C * 50 °C * 33 °C * Nessuna delle altre risposte è corretta
18187	Domanda 110014	FIS	L'acqua in un recipiente posto su una sorgente di calore bolle quando:	<ul style="list-style-type: none"> * la sezione di un recipiente raggiunge un certo valore * la temperatura dell'acqua raggiunge i 110 °C * la pressione esercitata sull'acqua è uguale a quella esercitata sulle pareti del recipiente * la tensione di vapore raggiunge i 100 mmHg * Nessuna delle altre risposte è corretta
18188	Domanda 110015	FIS	Un recipiente termicamente isolato è diviso in due parti uguali da una membrana. Nelle due metà sono contenuti due gas perfetti, uno monoatomico, l'altro biatomico, alla stessa temperatura T_0 ed alla stessa pressione P_0	<ul style="list-style-type: none"> * $2 P_0$ * P_0 * $P_0/2$ * non uniforme, perché i gas, uno monoatomico e l'altro biatomico non si mescolano bene * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18189	Domanda 110016	FIS	Che differenza c'è tra gas e vapore?	<ul style="list-style-type: none"> * Si parla di gas quando la temperatura è superiore a quella critica, di vapore quando la temperatura è inferiore * Il gas è irrespirabile, contrariamente al vapore * Si parla di vapore solo nel caso dell'acqua, tutti gli altri aeriformi sono gas * Non c'è nessuna differenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
18190	Domanda 110017	FIS	Due stanze di uguale volume e comunicanti (uguale pressione) contengono un gas perfetto. Le temperature T_1 e T_2 sono diverse nelle due stanze. Se ne deduce che:	<ul style="list-style-type: none"> * c'è più aria nella stanza più fredda * c'è più aria nella stanza più calda * la quantità di aria è la stessa nelle due stanze * non si può concludere niente * Nessuna delle altre risposte è corretta
18191	Domanda 110018	FIS	Quando un gas perfetto viene compresso isotermicamente:	<ul style="list-style-type: none"> * il gas assorbe calore dall'esterno * il gas cede calore all'ambiente esterno * il gas si riscalda * il gas non scambia calore * Nessuna delle altre risposte è corretta
18192	Domanda 110019	FIS	Tra i fenomeni seguenti segnare quello che NON indica un cambiamento di stato:	<ul style="list-style-type: none"> * fusione * conduzione * solidificazione * condensazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
18193	Domanda 110020	FIS	Si può trasferire del calore da un corpo che si trova ad una temperatura di 350 K ad uno che si trova ad una temperatura di 87 °C?	<ul style="list-style-type: none"> * No, perché si violerebbe il primo principio della termodinamica * Sì, solo se la trasformazione è reversibile * Sì, solo se la pressione rimane costante * Sì, ma solo compiendo un lavoro * Nessuna delle altre risposte è corretta
18194	Domanda 110021	FIS	Si vuole realizzare una trasformazione in cui unico risultato sia quello di convertire in lavoro il calore sottratto ad un'unica sorgente termica. È possibile?	<ul style="list-style-type: none"> * È senz'altro possibile * È possibile solo nel caso in cui la trasformazione è una trasformazione isoterma * È possibile solo nel caso in cui la trasformazione è una trasformazione isocora * È possibile solo nel caso in cui la trasformazione è una trasformazione adiabatica * Nessuna delle altre risposte è corretta
18195	Domanda 110022	FIS	Le macchine termiche compiono trasformazioni cicliche:	<ul style="list-style-type: none"> * per obbedire al secondo Principio della Termodinamica * per fare a meno di un termostato * perché queste sono reversibili * perché il rendimento è migliore * Nessuna delle altre risposte è corretta
18196	Domanda 110023	FIS	La temperatura assoluta si misura:	<ul style="list-style-type: none"> * in gradi Celsius * in Kelvin * in gradi Fahrenheit * in chilocalorie * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18197	Domanda 110024	FIS	Quando una molecola libera di HCl incontra una molecola libera NH ₃ per formare una molecola di NH ₄ Cl (cloruro d'ammonio) lo stato finale del sistema, confrontato con lo stato iniziale:	<ul style="list-style-type: none"> * ha energia cinetica totale uguale e quantità di moto totale minore * ha energia cinetica totale minore e quantità di moto totale uguale * ha energia cinetica e quantità di moto totali minori * ha energia cinetica e quantità di moto totali maggiori * Nessuna delle altre risposte è corretta
18198	Domanda 110025	FIS	Quale delle seguenti grandezze si può misurare in kcal/kg?	<ul style="list-style-type: none"> * Calore latente di fusione * Capacità termica * Calore specifico * Variazione di entropia * Nessuna delle altre risposte è corretta
18199	Domanda 110026	FIS	In una trasformazione ciclica reversibile, una macchina termica assorbe 450 kcal da un serbatoio di calore e cede 150 kcal ad un altro serbatoio di calore a temperatura più bassa. Il rendimento del ciclo è:	<ul style="list-style-type: none"> * 1/3 * 2/3 * 3/5 * 1/4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18200	Domanda 110027	FIS	Se mescoliamo tra loro in un recipiente adiabatico due masse di acqua, rispettivamente m ₁ alla temperatura t ₁ ed m ₂ alla temperatura t ₂ , la temperatura di equilibrio t _f sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * $t_f = (m_1 t_1 + m_2 t_2) / 2$ * $t_f = (m_1 t_1 - m_2 t_2) / 2$ * $t_f = (m_1 t_1 + m_2 t_2) / 2 (m_1 + m_2)$ * $t_f = (m_1 t_1 - m_2 t_2) / 2 (m_1 + m_2)$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18201	Domanda 110028	FIS	10 ²⁰ atomi di gas sono contenuti in un volume di 1 m ³ . All'aumentare della temperatura aumenta la pressione del gas in quanto:	<ul style="list-style-type: none"> * il gas tende alla condizione di gas perfetto * il gas si allontana dalla condizione di gas perfetto * l'energia cinetica delle molecole aumenta * l'energia interna non varia * Nessuna delle altre risposte è corretta
18202	Domanda 110029	FIS	A quale temperatura centigrada le molecole di un gas hanno energia cinetica media uguale alla metà di quella che hanno a temperatura ambiente (considerata di circa 27 °C)?	<ul style="list-style-type: none"> * 13,5 °C * 150 °C * - 123 °C * 54 °C * Nessuna delle altre risposte è corretta
18203	Domanda 110030	FIS	Durante l'espansione adiabatica e reversibile di un gas perfetto, il lavoro compiuto dal sistema è uguale:	<ul style="list-style-type: none"> * alla quantità di calore assorbita dall'ambiente * alla diminuzione di energia cinetica elastica dello stesso gas * alla variazione dell'energia cinetica totale delle molecole del gas * alla diminuzione dell'energia potenziale intermolecolare * Nessuna delle altre risposte è corretta
18204	Domanda 110031	FIS	Quando l'acqua si trasforma in ghiaccio a pressione atmosferica:	<ul style="list-style-type: none"> * viene assorbito calore dall'ambiente * aumenta la temperatura del miscuglio acqua-ghiaccio * diminuisce la temperatura del miscuglio acqua-ghiaccio * si ha una contrazione di volume * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18205	Domanda 110032	FIS	La temperatura di ebollizione di un liquido ad una data pressione:	<ul style="list-style-type: none"> * dipende esclusivamente dal tipo di liquido che si considera * dipende dalla massa del liquido * dipende dalla quantità di calore assorbito * dipende sia dal tipo di liquido che dalla quantità di calore assorbito * Nessuna delle altre risposte è corretta
18206	Domanda 110033	FIS	Per calcolare il lavoro compiuto da un gas che si espande ad una pressione costante nota è sufficiente conoscere:	<ul style="list-style-type: none"> * il volume iniziale del gas * la variazione di volume del gas * la massa del gas * la variazione di temperatura del gas * Nessuna delle altre risposte è corretta
18207	Domanda 110034	FIS	Il calore di fusione del ghiaccio è 80 kcal/kg. Se introduciamo in un termos 100 g di ghiaccio a 0 °C e 100 g di acqua a 60 °C, la temperatura di equilibrio del sistema sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * 50 °C * 30 °C * 20 °C * 4 °C * Nessuna delle altre risposte è corretta
18208	Domanda 110035	FIS	Durante la compressione isoterma di un gas perfetto:	<ul style="list-style-type: none"> * il volume del gas aumenta * la temperatura del gas aumenta * non vi è scambio di calore con l'ambiente esterno * la temperatura aumenta solo se la compressione è rapida * Nessuna delle altre risposte è corretta
18209	Domanda 110036	FIS	Durante il passaggio per ebollizione dallo stato liquido allo stato gassoso:	<ul style="list-style-type: none"> * la temperatura resta costante * il volume resta costante * il prodotto della pressione per volume resta costante * il rapporto tra pressione e volume resta costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
18210	Domanda 110037	FIS	In una trasformazione ciclica reversibile, una macchina termica assorbe 450 kcal da un serbatoio di calore e cede 150 kcal ad un altro serbatoio di calore a temperatura più bassa. Il rendimento del ciclo è:	<ul style="list-style-type: none"> * 1/3 * 2/3 * 3/5 * 1/4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18211	Domanda 110038	FIS	Il primo principio della termodinamica:	<ul style="list-style-type: none"> * è un principio di inerzia * è un principio di conservazione dell'energia * è valido soltanto per i gas perfetti * riguarda solamente le trasformazioni reversibili * Nessuna delle altre risposte è corretta
18212	Domanda 110039	FIS	L'energia interna di un gas perfetto è:	<ul style="list-style-type: none"> * la somma delle energie cinetiche delle diverse molecole * la somma delle energie cinetiche e potenziali delle diverse molecole * la qualità di calore posseduta dal gas * la temperatura del gas * Nessuna delle altre risposte è corretta
18213	Domanda 110040	FIS	Comprimendo un gas perfetto in un cilindro isolato termicamente l'energia interna del gas:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta * diminuisce * rimane la stessa * è definita solo per una trasformazione reversibile * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18214	Domanda 110041	FIS	La quantità di calore che occorre fornire a 200 g di acqua per innalzarne la temperatura da 20 a 40 gradi è all'incirca pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * 400 cal * 200 kcal * 4000 cal * 40. 000 joule * Nessuna delle altre risposte è corretta
18215	Domanda 110042	FIS	Due bombole A e B hanno lo stesso volume: A contiene un gas perfetto monoatomico, B un gas perfetto biatomico. I due gas hanno la stessa pressione e lo stesso numero di moli. Le temperature dei due gas sono:	<ul style="list-style-type: none"> * uguali * la temperatura del gas biatomico è il doppio di quella del gas monoatomico * è maggiore la temperatura del gas monoatomico * la temperatura del gas biatomico è 4 volte quella del gas monoatomico * Nessuna delle altre risposte è corretta
18216	Domanda 110043	FIS	Quando l'acqua pura bolle a pressione costante, con il passare del tempo, la sua temperatura:	<ul style="list-style-type: none"> * va sempre aumentando * va sempre diminuendo * si mantiene costante * dipende dal volume del liquido * Nessuna delle altre risposte è corretta
18217	Domanda 110044	FIS	Due recipienti di uguale volume, il primo dei quali è alla temperatura di 127 °C mentre il secondo è a 27 °C, contengono uno stesso tipo di gas trattabile come gas perfetto. In entrambi i recipienti il gas esercita la stessa pressione	<ul style="list-style-type: none"> * 27/127 * 1 * 4/3 * 3/4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18218	Domanda 110045	FIS	Comprimendo un gas perfetto in un cilindro isolato termicamente l'energia interna del gas:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta * diminuisce * rimane la stessa * si annulla * Nessuna delle altre risposte è corretta
18219	Domanda 110046	FIS	Il ciclo di Carnot è costituito da una serie di trasformazioni di stato che, fissate le temperature dei serbatoi di calore:	<ul style="list-style-type: none"> * possono essere compiute soltanto da un gas perfetto * consentono di calcolare con una formula molto semplice il rendimento di macchine ideali * possono essere percorse soltanto in verso orario * portano il sistema da una condizione di minore ad una di maggiore entropia * Nessuna delle altre risposte è corretta
18220	Domanda 110047	FIS	Una sfera di alluminio, avente massa 0,5 kg, calore specifico 0,21 kCal/kg °C, densità 2,7 g/cm ³ e alla temperatura di 280 K, viene immersa in 150 kg di acqua. La temperatura finale dell'acqua:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta di 3 K * aumenta di 3 °C * rimane invariata * non può essere determinata con i soli dati forniti * Nessuna delle altre risposte è corretta
18221	Domanda 110048	FIS	Una miscela gassosa, che contiene il 20% di azoto, si trova alla pressione di 2 atmosfere. La pressione parziale dell'azoto vale:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 atmosfere * 152 mmHg * 1 atmosfera * 304 mmHg * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18222	Domanda 110049	FIS	Un sistema termodinamico riceve dall'esterno una quantità di calore pari a 4 J e contemporaneamente compie un lavoro di uguale entità sull'esterno. La variazione di energia interna del sistema vale:	<ul style="list-style-type: none"> * + 8 J * - 4 J * 0 * + 4 J * Nessuna delle altre risposte è corretta
18223	Domanda 110050	FIS	Per scaldare di un grado centigrado 1000 g di sostanza A è necessaria la stessa quantità di calore che serve per innalzare di un grado centigrado 2000 grammi di sostanza B. Se ne deduce che il calore specifico di B, rispetto al calore specif	<ul style="list-style-type: none"> * uguale * il doppio * la metà * quattro volte maggiore * Nessuna delle altre risposte è corretta
18224	Domanda 110051	FIS	Comprimendo reversibilmente e adiabaticamente un gas perfetto la sua temperatura:	<ul style="list-style-type: none"> * rimane costante, perché non c'è scambio di calore con l'esterno * aumenta, perché aumenta la sua energia interna * diminuisce, perché diminuisce il volume * rimane costante perché in un gas perfetto l'energia potenziale è nulla * Nessuna delle altre risposte è corretta
18225	Domanda 110052	FIS	Un sub è immerso ad una profondità di 50 m. A quale pressione è, approssimativamente, sottoposto?	<ul style="list-style-type: none"> * 1 atm * 5 atm * 6 atm * 50 atm * Nessuna delle altre risposte è corretta
18226	Domanda 110053	FIS	Quale di queste affermazioni è sicuramente FALSA? La temperatura di un corpo:	<ul style="list-style-type: none"> * supera i 5000 °C * scende al di sotto dei 50 K * scende al di sotto dei 250 °C * supera i 1000 K * Nessuna delle altre risposte è corretta
18227	Domanda 110054	FIS	Il ghiaccio galleggia nell'acqua perché:	<ul style="list-style-type: none"> * la densità del ghiaccio è minore di quella dell'acqua * il ghiaccio passando da 0 a 4 °C, aumenta di volume * l'unità di massa (per esempio 1 kg) di ghiaccio pesa di meno dell'unità di massa dell'acqua * i solidi sono normalmente meno densi dei liquidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
18228	Domanda 110055	FIS	Da quale delle seguenti grandezze o caratteristiche è indipendente la temperatura di ebollizione di un liquido?	<ul style="list-style-type: none"> * Altitudine * Temperatura esterna * Pressione esterna * Composizione del liquido * Nessuna delle altre risposte è corretta
18229	Domanda 110056	FIS	Con una trasformazione isobara un gas ideale, inizialmente a 27 °C, è portato a 327 °C; se il volume iniziale era di 2 litri, quello finale è:	<ul style="list-style-type: none"> * 4 dm³ * 6 litri * 4 m³ * 2,1 litri * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18230	Domanda 110057	FIS	Un corpo subisce una dilatazione termica. Cosa avviene della sua densità?	<ul style="list-style-type: none"> * Aumenta al diminuire della massa * Aumenta con l'aumentare della temperatura * Aumenta all'aumentare del volume * Diminuisce all'aumentare della temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
18231	Domanda 110058	FIS	Un recipiente a pareti rigide (volume costante) contiene due moli di gas perfetto in un volume V_0 a pressione P_0 e temperatura T_0 . Se iniettiamo nel recipiente altre due moli di gas perfetto operando in modo che la tempera	<ul style="list-style-type: none"> * $P_f = 2 P_0$ * $P_f = P_0/2$ * $P_f = 4 P_0$ * $P_f = P_0$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18232	Domanda 110059	FIS	Per portare 20 g di rame dalla temperatura di 20 °C alla temperatura di 70 °C occorrono 92 calorie. Qual è il calore specifico del rame?	<ul style="list-style-type: none"> * 0,092 cal/(g °C) * 0,23 cal/(g °C) * 92 kcal g/°C * 36,8 cal g/°C * Nessuna delle altre risposte è corretta
18233	Domanda 110060	FIS	L'impossibilità di convertire completamente e in maniera ciclica il calore in un'altra forma di energia è stabilita:	<ul style="list-style-type: none"> * dal primo principio della termodinamica * dal principio dell'equilibrio mobile * dal principio di conservazione della quantità di moto * dal secondo principio della termodinamica * Nessuna delle altre risposte è corretta
18234	Domanda 110061	FIS	È possibile far passare il calore da un corpo più freddo a un corpo più caldo?	<ul style="list-style-type: none"> * No, mai * Sì, se si spende energia nel processo * Sì, se il corpo più freddo ha un calore specifico più elevato * Sì, se il corpo più caldo ha un calore specifico più elevato * Nessuna delle altre risposte è corretta
18235	Domanda 110062	FIS	Mescolando un kg di ghiaccio con un kg di acqua bollente (calore di fusione $c_f = 80$ kcal/kg) si ottiene all'equilibrio acqua a:	<ul style="list-style-type: none"> * 90 °C * 50 °C * 20 °C * 10 °C * Nessuna delle altre risposte è corretta
18236	Domanda 110063	FIS	Per scaldare un kg di una sostanza A di 5 °C è necessaria la stessa quantità di calore che serve per innalzare di 10 °C la temperatura di 500 g di una sostanza B. Se ne deduce che il rapporto tra il calore specifico di A e il calore	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 4 * 1/4 * 25 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18237	Domanda 110064	FIS	Come variano le temperature di due corpi di diversa costituzione e di massa diversa se ad essi viene fornita la medesima quantità di calore?	<ul style="list-style-type: none"> * Il corpo di massa minore si porta ad una temperatura più elevata * Il corpo di massa maggiore si porta ad una temperatura più elevata * Siccome le quantità di calore sono uguali, i corpi si portano alla stessa temperatura * Non si può dire nulla se non si conoscono i rispettivi calori specifici * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18238	Domanda 110065	FIS	Se la stessa quantità di calore viene somministrata a due corpi di uguale capacità termica, possiamo affermare che:	<ul style="list-style-type: none"> * subiscono lo stesso abbassamento di temperatura * subiscono lo stesso aumento di temperatura * subiscono lo stesso dilatazione di volume * il corpo di massa maggiore subisce un aumento di temperatura maggiore dell'altro * Nessuna delle altre risposte è corretta
18239	Domanda 110066	FIS	Il calore di fusione del ghiaccio è 80 kcal/kg. Se introduciamo in un termos 100 g di ghiaccio a 0 °C e 100 g di acqua a 60 °C, la temperatura di equilibrio del sistema sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * 50 °C * 30 °C * 20 °C * 0 °C * Nessuna delle altre risposte è corretta
18240	Domanda 110067	FIS	In un campo magnetico costante una particella carica in moto, in generale:	<ul style="list-style-type: none"> * segue una traiettoria parabolica * si muove in moto rettilineo uniforme * aumenta progressivamente la propria energia cinetica * segue una traiettoria a forma di elica cilindrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
18241	Domanda 110068	FIS	La forza che si esercita tra due cariche elettriche statiche:	<ul style="list-style-type: none"> * si misura in volt * si misura in newton * si misura in farad/metro * è inversamente proporzionale alla distanza tra le due cariche * Nessuna delle altre risposte è corretta
18242	Domanda 110069	FIS	Il filamento di una lampadina è percorso da un'intensità di corrente di 1A. Quanti elettroni al secondo attraversano la sezione del conduttore?	<ul style="list-style-type: none"> * Un elettrone/secondo * Tra 10^{18} e 10^{19} elettroni/secondo * Tra 10^{-18} e 10^{-19} elettroni/secondo * 10^3 elettroni/secondi * Nessuna delle altre risposte è corretta
18243	Domanda 110070	FIS	Una lampada ad incandescenza da 120 watt ed uno scaldabagno elettrico da 1. 500 watt sono alimentati dalla stessa tensione. Segue che:	<ul style="list-style-type: none"> * le resistenze elettriche dei due apparecchi sono le stesse * è più elevata la resistenza dello scaldabagno elettrico * è più elevata la resistenza della lampada ad incandescenza * non si può rispondere senza conoscere le correnti * Nessuna delle altre risposte è corretta
18244	Domanda 110071	FIS	Due conduttori rettilinei paralleli percorsi da corrente continua nello stesso verso:	<ul style="list-style-type: none"> * si attraggono * si respingono * non esercitano alcuna forza reciproca * interagiscono con forze che dipendono dal materiale dei conduttori * Nessuna delle altre risposte è corretta
18245	Domanda 110072	FIS	La corrente in un conduttore metallico è dovuta:	<ul style="list-style-type: none"> * al moto degli elettroni * al moto di cariche positive e negative * al moto di un'onda elettromagnetica * al moto di un fluido * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18246	Domanda 110073	FIS	Le microonde sono:	<ul style="list-style-type: none"> * onde elettromagnetiche * onde meccaniche * ultrasuoni * elettroni con lunghezza d'onda dell'ordine del micron * Nessuna delle altre risposte è corretta
18247	Domanda 110074	FIS	Se la distanza tra due cariche elettriche di segno opposto viene raddoppiata, la forza di attrazione:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta di un fattore 2 * aumenta di un fattore 4 * non varia * diminuisce di un fattore 2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18248	Domanda 110075	FIS	La resistenza di un conduttore ohmico di forma cilindrica è direttamente proporzionale:	<ul style="list-style-type: none"> * alla sezione * al quadrato della sezione * al cubo della sezione * alla lunghezza * Nessuna delle altre risposte è corretta
18249	Domanda 110077	FIS	Un individuo a contatto con il suolo prende la scossa, solo quando dei tre fili (fase, neutro, terra) della rete elettrica domestica tocca:	<ul style="list-style-type: none"> * il filo di fase * il filo neutro * una qualunque coppia di fili * il filo di terra * Nessuna delle altre risposte è corretta
18250	Domanda 110078	FIS	In generale una calamita non subisce alcuna azione:	<ul style="list-style-type: none"> * dal campo magnetico terrestre * dalla presenza di un'altra calamita * dalla presenza di un filo percorso da corrente * dalla presenza di cariche elettriche fisse * Nessuna delle altre risposte è corretta
18251	Domanda 110079	FIS	In un circuito elettrico un NODO rappresenta il punto in cui:	<ul style="list-style-type: none"> * sono collegate fra loro le due capacità * convergono almeno tre rami * sono collegate fra loro una resistenza ed una induttanza * convergono più di due terminali * Nessuna delle altre risposte è corretta
18252	Domanda 110080	FIS	Il campo elettrostatico prodotto da una carica puntiforme positiva nello spazio vuoto:	<ul style="list-style-type: none"> * ha le linee di forza di forma circolare col centro nella carica * è uniforme * ha un'intensità direttamente proporzionale al quadrato della distanza dalla carica * ha un'intensità inversamente proporzionale alla distanza dalla carica * Nessuna delle altre risposte è corretta
18253	Domanda 110081	FIS	Delle lampadine sono collegate in serie. Cosa succede quando il filamento di una di esse si interrompe?	<ul style="list-style-type: none"> * L'intensità di corrente aumenta * Le lampadine si spengono tutte * Si spengono solo le due lampadine vicino alla lampadina rotta * La potenza dissipata aumenta * Nessuna delle altre risposte è corretta
18254	Domanda 110082	FIS	La capacità di un condensatore è inversamente proporzionale:	<ul style="list-style-type: none"> * alla superficie delle armature * alla costante dielettrica del dielettrico interposto fra le armature * alla distanza delle armature * al potenziale applicato * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18255	Domanda 110083	FIS	Due cariche elettriche di segno opposto, distanti l'una dall'altra 1 m, si attirano con una forza di 2 [micro]N. Con quale forza si attirano se vengono poste a 50 cm l'una dall'altra?	<ul style="list-style-type: none"> * 32 [micro]N * 2 [micro]N * 8 [micro]N * 4 [micro]N * Nessuna delle altre risposte è corretta
18256	Domanda 110084	FIS	In un filo di rame percorso da corrente alternata:	<ul style="list-style-type: none"> * si genera nello spazio un campo magnetico variabile, non parallelo al filo * non si sviluppa calore * si produce un effetto di elettrolisi delle molecole * si genera nello spazio un campo magnetico costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
18257	Domanda 110085	FIS	L'energia immagazzinata da un condensatore dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * solo dalla carica acquistata * solo dalla differenza di potenziale (d. d. p.) stabilita tra le armature * solo dal tipo di condensatore * sia dalla carica che dalla d. d. p. * Nessuna delle altre risposte è corretta
18258	Domanda 110086	FIS	Il potenziale elettrico:	<ul style="list-style-type: none"> * è la forza coulombiana in un punto * si misura in ampere * ha le dimensioni di un lavoro diviso per una carica * è il lavoro fatto per spostare una carica * Nessuna delle altre risposte è corretta
18259	Domanda 110087	FIS	L'intensità del campo elettrico è dimensionalmente:	<ul style="list-style-type: none"> * un lavoro per unità di carica elettrica * una forza per unità di carica elettrica * una forza per unità di intensità di corrente * una forza funzione della posizione * Nessuna delle altre risposte è corretta
18260	Domanda 110088	FIS	Due lampade sono collegate in parallelo a una d. d. p. costante. Se il filamento di una di esse si interrompe:	<ul style="list-style-type: none"> * si spengono anche le altre * aumenta la luminosità delle altre * diminuisce l'intensità di corrente nelle altre * l'intensità di corrente nelle altre rimane invariata * Nessuna delle altre risposte è corretta
18261	Domanda 110089	FIS	Una corrente elettrica I passa, per un tempo t, in un conduttore ai cui estremi esiste una differenza di potenziale V. L'energia dissipata è:	<ul style="list-style-type: none"> * VIt * VI * V/I * It * Nessuna delle altre risposte è corretta
18262	Domanda 110090	FIS	I pesci elettrici producono scariche elettriche fino a duemila watt. Le scariche originano da organi elettrici formati da pile di cellule multinucleate a forma di moneta, chiamate elettroplacche. A seconda che le scariche elettriche siano originate da pes	<ul style="list-style-type: none"> * Polo positivo di una cellula contro polo negativo di quella adiacente * Polo positivo di una cellula contro polo positivo di quella adiacente * Le cellule degli organi elettrici non avranno orientamento specifico * Le cellule degli organi elettrici sono disposte in sezioni toroidali * Nessuna delle altre risposte è corretta
18263	Domanda 110091	FIS	La forza tra due cariche elettriche è massima quando il mezzo interposto tra di esse è:	<ul style="list-style-type: none"> * un gas inerte * un solido conduttore * il vuoto * un liquido * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18264	Domanda 110092	FIS	Quale processo avviene in una pila?	<ul style="list-style-type: none"> * L'energia elettrica è trasformata in energia chimica * L'energia chimica è trasformata in energia elettrica * L'energia degli elettroni è trasformata in energia di legame * L'energia del nucleo è trasformata in energia elettrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
18265	Domanda 110093	FIS	La legge di Ohm è valida:	<ul style="list-style-type: none"> * in qualunque caso in cui circoli corrente * solo se circola corrente continua * solo se il conduttore è un buon conduttore * quando la corrente è direttamente proporzionale alla tensione * Nessuna delle altre risposte è corretta
18266	Domanda 110094	FIS	Un ferro da stiro dissipa una potenza di 880 W. Se viene alimentato da una tensione di rete di 220 V, la corrente I che lo attraversa e la sua resistenza elettrica valgono:	<ul style="list-style-type: none"> * $I = 4 \text{ A}$; $R = 880 \text{ Ohm}$ * $I = 0,25 \text{ A}$; $R = 880 \text{ Ohm}$ * $I = 0,25 \text{ A}$; $R = 55 \text{ Ohm}$ * $I = 4 \text{ A}$; $R = 55 \text{ Ohm}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18267	Domanda 110095	FIS	La forza che si esercita tra due fili conduttori rettilinei e paralleli percorsi da correnti uguali ed equiverse è:	<ul style="list-style-type: none"> * ortogonale ai fili e attrattiva * ortogonale ai fili e repulsiva * nulla * parallela ai fili * Nessuna delle altre risposte è corretta
18268	Domanda 110096	FIS	Le onde radio sono onde:	<ul style="list-style-type: none"> * elettromagnetiche * sonore * elastiche * meccaniche * Nessuna delle altre risposte è corretta
18269	Domanda 110097	FIS	Qual è la differenza fra le onde utilizzate nelle trasmissioni radiofoniche e televisive?	<ul style="list-style-type: none"> * Nelle trasmissioni radiofoniche si utilizzano onde sonore (o elastiche); nelle trasmissioni televisive si utilizzano onde luminose * In entrambe le trasmissioni si usano onde elettromagnetiche, ma con lunghezze d'onda diverse * In entrambe le trasmissioni si usano onde sonore (o elastiche), ma con lunghezze d'onda diverse * Nelle trasmissioni radiofoniche si utilizzano onde elettromagnetiche; nelle trasmissioni televisive si trasmettono fasci di elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
18270	Domanda 110098	FIS	In presenza di un campo magnetico, una spira percorsa da corrente elettrica ed un ago magnetico:	<ul style="list-style-type: none"> * si comportano in maniera sempre equivalente * sono sistemi non confrontabili * ammettono un'equivalenza a determinate condizioni * si comportano in modi completamente differenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
18271	Domanda 110099	FIS	La forza che determina la coesione per la maggioranza degli oggetti così come li vediamo è di natura prevalentemente:	<ul style="list-style-type: none"> * gravitazionale * elettromagnetica * elettrostatica * nucleare * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18272	Domanda 110100	FIS	Un tubo a raggi catodici:	<ul style="list-style-type: none"> * consente di visualizzare una differenza di potenziale tra opportuni elettrodi * consente di produrre ed emettere nell'ambiente esterno un fascio di raggi catodici * consente di vedere i raggi catodici * serve a produrre raggi X utilizzando gli elettroni emessi da un catodo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18273	Domanda 110101	FIS	Tra le armature di un condensatore piano carico isolato (lontano dai bordi) le linee di forza del campo elettrico sono:	<ul style="list-style-type: none"> * rettilinee e parallele alle armature del condensatore * rettilinee e perpendicolari alle armature * circolari in piani paralleli alle armature * circolari in piani perpendicolari alle armature * Nessuna delle altre risposte è corretta
18274	Domanda 110102	FIS	Una carica elettrica puntiforme si muove, nel vuoto, lungo una traiettoria circolare. La zona in cui essa si muove è sede di un campo:	<ul style="list-style-type: none"> * elettrico uniforme * gravitazionale uniforme * magnetico uniforme * che varia periodicamente nel tempo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18275	Domanda 110103	FIS	I tubi a raggi catodici e gli schermi televisivi producono immagini luminose perché vengono colpiti:	<ul style="list-style-type: none"> * dalle onde elettromagnetiche in arrivo da un trasmettitore (opportunamente amplificate) * da raggi x molli (non pericolosi per chi sta ad una certa distanza dallo schermo) * da elettroni * da protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
18276	Domanda 110104	FIS	Una calamita esercita forze su una carica elettrica?	<ul style="list-style-type: none"> * Sì, sempre * No, mai * È possibile, se la carica è in movimento * Sì, ma a patto che il supporto della carica sia metallico * Nessuna delle altre risposte è corretta
18277	Domanda 110105	FIS	È possibile che fra due punti di un campo elettrico vi sia una differenza di potenziale nulla?	<ul style="list-style-type: none"> * No, se il campo elettrico è uniforme * No, mai * Sì, se il campo è dovuto a cariche negative * Sì, se i due punti si trovano sulla stessa superficie equipotenziale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18278	Domanda 110106	FIS	Il campo elettrico in un punto P distante r da un piano uniformemente carico ed esteso indefinitamente:	<ul style="list-style-type: none"> * è indipendente da r * varia come $1/r$ * varia come $1/r^2$ * varia come e^{-r} * Nessuna delle altre risposte è corretta
18279	Domanda 110107	FIS	La quantità di sostanza che si deposita su un elettrodo di una cellula elettrolitica nell'unità di tempo è proporzionale:	<ul style="list-style-type: none"> * alla resistenza della cella * al quadrato dell'intensità di corrente * all'intensità di corrente * alla sostanza dielettrica della soluzione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18280	Domanda 110108	FIS	Uno dei più brillanti studenti di Rutherford a Manchester era Hans Geiger, che era venuto dalla Germania per un lavoro di dottorato. Il suo primo successo fu di sviluppare un metodo per il conteggio di singole particelle alfa. Lungo l'asse di un ci	<ul style="list-style-type: none"> * Le radiazioni beta e gamma, quando attraversano gas, non producono ioni * Quando attraversano gas le particelle alfa producono ioni * Geiger era di Manchester * Geiger era il maestro di Rutherford * Nessuna delle altre risposte è corretta
18281	Domanda 110109	FIS	Un magnete che si smagnetizza quando viene annullato il campo magnetico si dice:	<ul style="list-style-type: none"> * permanente * riluttante * risonante * temporaneo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18282	Domanda 110110	FIS	Una particella PRIVA DI CARICA, in moto rettilineo ed uniforme entra in un campo elettrico, diretto perpendicolarmente alla direzione della velocità della particella, descrive una traiettoria:	<ul style="list-style-type: none"> * parabolica * circolare * rettilinea * iperbolica * Nessuna delle altre risposte è corretta
18283	Domanda 110111	FIS	Alcuni conduttori sono collegati in parallelo. La corrente che attraversa ciascuno di essi è:	<ul style="list-style-type: none"> * la stessa * proporzionale alla rispettiva resistenza * inversamente proporzionale alla rispettiva resistenza * inversamente proporzionale al quadrato della rispettiva resistenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
18284	Domanda 110112	FIS	Quale delle seguenti affermazioni è FALSA? Il potenziale in un punto P di un campo elettrostatico:	<ul style="list-style-type: none"> * dipende dal valore della carica posta in P * è uguale all'energia potenziale della carica unitaria positiva posta in P * dipende dal valore delle cariche che generano il campo * è uguale al lavoro fatto dalle forze del campo per portare la carica unitaria positiva dal punto P all'infinito * Nessuna delle altre risposte è corretta
18285	Domanda 110113	FIS	Un sistema di due lastre metalliche affacciate e isolate e con cariche uguali in valore e segno opposto, costituisce un:	<ul style="list-style-type: none"> * voltmetro * voltmetro * conduttore * condensatore * Nessuna delle altre risposte è corretta
18286	Domanda 110114	FIS	Il passaggio della corrente elettrica attraverso una soluzione acquosa è legato al moto di:	<ul style="list-style-type: none"> * elettroni nel verso opposto a quello convenzionale della corrente * ioni positivi e negativi nel verso della corrente * ioni positivi nel verso della corrente ed elettroni nel verso opposto * ioni positivi nel verso della corrente e ioni negativi nel verso opposto * Nessuna delle altre risposte è corretta
18287	Domanda 110115	FIS	L'intensità di corrente elettrica si può misurare in ampere. Un ampere è:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 farad/1 V * 1 coulomb/1 s * 1 V/1 s * 1 J/1 s * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18288	Domanda 110116	FIS	Uno scalda-acqua elettrico da 1100 W che lavora a 220 V:	<ul style="list-style-type: none"> * ammette 11 A * consuma 1,1 kWh al s * ha una resistenza di 44 ohm * ammette 0,5 A * Nessuna delle altre risposte è corretta
18289	Domanda 110117	FIS	Se le intensità di due cariche vengono raddoppiate e, contemporaneamente si raddoppia anche la loro distanza, la forza di attrazione delle cariche:	<ul style="list-style-type: none"> * si raddoppia * si dimezza * si quadruplica * rimane inalterata * Nessuna delle altre risposte è corretta
18290	Domanda 110118	FIS	Un campo magnetico può essere prodotto da:	<ul style="list-style-type: none"> * due cariche elettriche fisse, uguali e opposte * da un dipolo elettrico in equilibrio fra le armature di un condensatore piano e parallelo * da una carica in moto * un campo elettrostatico * Nessuna delle altre risposte è corretta
18291	Domanda 110119	FIS	I raggi X sono:	<ul style="list-style-type: none"> * particelle cariche * particelle neutre * onde elettromagnetiche * onde elastiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
18292	Domanda 110121	FIS	Le armature di un condensatore piano e isolato vengono allontanate. La differenza di potenziale tra le armature:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta * diminuisce * resta costante * non è definibile * Nessuna delle altre risposte è corretta
18293	Domanda 110122	FIS	Ponendo due cariche uguali da 1 coulomb alla distanza di 1 m:	<ul style="list-style-type: none"> * l'attrazione è 9 miliardi di newton * la repulsione è 9 miliardi di dyne * nel punto medio è nullo il potenziale * nel punto medio è nullo il campo E * Nessuna delle altre risposte è corretta
18294	Domanda 110123	FIS	Un kilowattora è equivalente a:	<ul style="list-style-type: none"> * 3.600.000 watt * 1000 calorie * 1000 watt * 3.600.000 joule * Nessuna delle altre risposte è corretta
18295	Domanda 110124	FIS	La potenza dissipata da un conduttore ohmico di resistenza elettrica R è data dalle formule $W = VI = I^2 R = V^2/R$. Quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA?	<ul style="list-style-type: none"> * Raddoppiando la tensione applicata al conduttore la potenza dissipata raddoppia * Raddoppiando la corrente che passa nel conduttore la potenza dissipata raddoppia * La resistenza del conduttore aumenta proporzionalmente al quadrato della tensione applicata * La resistenza del conduttore non dipende né dalla tensione né dalla corrente * Nessuna delle altre risposte è corretta
18296	Domanda 110125	FIS	Una lampadina da 100 W e un ferro da stiro da 1 kW possono consumare la stessa energia?	<ul style="list-style-type: none"> * Sì, quando sono alimentati in parallelo * Sì, quando sono alimentati in serie * Sì, se funzionano per tempi uguali * Sì, se funzionano per tempi inversamente proporzionali alla loro potenza * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18297	Domanda 110126	FIS	I raggi X, come è noto, sono radiazioni molto penetranti in quanto costituiti da fotoni di alta energia. Tale potere penetrante è tanto maggiore quanto più grande è:	<ul style="list-style-type: none"> * la frequenza della radiazione * la lunghezza d'onda della radiazione * il numero dei fotoni * la carica dei fotoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
18298	Domanda 110127	FIS	La luce visibile, i raggi ultravioletti (U. V.) ed i raggi X (Rx) sono tutte onde elettromagnetiche. In ordine di lunghezza d'onda crescente, essi vanno così collocati:	<ul style="list-style-type: none"> * U. V. , Rx, visibile * Rx, U. V. , visibile * visibile, U. V. , Rx. * U. V. , visibile, Rx. * Nessuna delle altre risposte è corretta
18299	Domanda 110128	FIS	Una carica di + 8 Coulomb si muove da un punto a potenziale di 6 V ad un punto a potenziale di 2 V. Il lavoro fatto dalla forza del campo è pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * +32 J * +6 J * - 2 J * - 32 J * Nessuna delle altre risposte è corretta
18300	Domanda 110129	FIS	All'aumentare della lunghezza, la resistenza elettrica di un conduttore di sezione costante:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta * diminuisce * non varia * aumenta o diminuisce a seconda della resistività del materiale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18301	Domanda 110130	FIS	Quale relazione indica la potenza dissipata da una resistenza R ai cui capi vi è una d. d. p. V ed è attraversata da un'intensità di corrente I?	<ul style="list-style-type: none"> * $V * I^2$ * I^2/V * V^2/R * $V * R^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18302	Domanda 110131	FIS	Un'onda elettromagnetica di frequenza f si propaga nel vuoto con velocità c. La sua lunghezza d'onda, LAMBDA, è data da:	<ul style="list-style-type: none"> * $LAMBDA = 1/f$ * $LAMBDA = cf$ * $LAMBDA = f/c$ * $LAMBDA = c/f$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18303	Domanda 110132	FIS	Due resistori di 5 ohm e 20 ohm rispettivamente vengono posti in parallelo; la resistenza equivalente vale:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,25 ohm * 4 ohm * 12,5 ohm * 25 ohm * Nessuna delle altre risposte è corretta
18304	Domanda 110133	FIS	Una batteria in grado di fornire una carica pari a 20 A * h e una differenza di potenziale pari a 12 V è collegata ad una lampadina di resistenza R = 15 ohm. Calcolare il tempo di scaricamento della batteria	<ul style="list-style-type: none"> * 25 h * 16 h * 9 h * 0,04 h * Nessuna delle altre risposte è corretta
18305	Domanda 110134	FIS	Una spira di filo conduttore immersa in un campo magnetico è percorsa da corrente quando:	<ul style="list-style-type: none"> * il flusso del campo magnetico attraverso la spira varia * la resistenza del conduttore è molto piccola * l'intensità del campo magnetico è molto grande * la spira è schermata da influssi esterni * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18306	Domanda 110135	FIS	Un conduttore elettricamente carico, nelle immediate vicinanze di un proprio punto:	<ul style="list-style-type: none"> * genera un campo elettrico proporzionale alle proprie dimensioni * genera un campo elettrico proporzionale alla carica che possiede * genera un campo elettrico proporzionale alla densità superficiale di carica * si comporta come un condensatore * Nessuna delle altre risposte è corretta
18307	Domanda 110136	FIS	Tra le unità pratiche di misura, il kWh rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * una misura di energia * una misura di potenza * una misura di perdita di potenza nei motori * è un'unità ormai fuori uso * Nessuna delle altre risposte è corretta
18308	Domanda 110137	FIS	Tra due morsetti A e B di un circuito elettrico sono collegate IN PARALLELO tre resistenze: due da 200 ohm e una da 100 ohm. La resistenza equivalente tra A e B è:	<ul style="list-style-type: none"> * uguale alla media delle resistenze * uguale alla resistenza più piccola * minore di ciascuna delle resistenze * uguale alle resistenze più numerose * Nessuna delle altre risposte è corretta
18309	Domanda 110138	FIS	Il modulo del campo di induzione magnetica generato da un filo rettilineo indefinito ha una dipendenza dalla distanza D dal filo proporzionale a:	<ul style="list-style-type: none"> * D^{-1} * D * D^2 * $D^{1/2}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18310	Domanda 110139	FIS	Tre resistenze in serie R_1 , R_2 , R_3 equivalgono ad un'unica resistenza R pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * $R = R_1 * R_2 * R_3$ * $R = R_1 * R_2 + R_1 * R_3 + R_2 * R_3$ * $R = R_1 + R_2 + R_3$ * $R = 1/R_1 + 1/R_2 + 1/R_3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18311	Domanda 110140	FIS	Una spira ruota fra i poli Nord e Sud di un magnete. Il valore assoluto della forza elettromotrice indotta è massima quando:	<ul style="list-style-type: none"> * la faccia della spira è perpendicolare alle linee di forza * la faccia della spira forma un angolo di 45 gradi con le linee di forza * la faccia della spira è parallela alle linee di forza * la spira si trova nelle immediate vicinanze di uno dei due poli * Nessuna delle altre risposte è corretta
18312	Domanda 110141	FIS	Se in un piano una circonferenza rappresenta una linea di campo del vettore induzione magnetica, il campo magnetico può essere creato da:	<ul style="list-style-type: none"> * una piccola calamita posta nel centro della circonferenza * una spira circolare percorsa da corrente sovrapposta alla circonferenza * un filo rettilineo di lunghezza infinita, percorso da corrente continua di intensità costante, perpendicolare al piano e passante per il centro della circonferenza * un filo rettilineo di lunghezza infinita, percorso da corrente continua di intensità costante, posto lungo un diametro della circonferenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
18313	Domanda 110142	FIS	Due resistenze sono collegate in parallelo se:	<ul style="list-style-type: none"> * sono attraversate dalla stessa corrente * le correnti che le attraversano sono proporzionali alle rispettive resistenze * la differenza di potenziale ai loro capi è uguale a 0 * ai loro capi c'è la stessa differenza di potenziale * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18314	Domanda 110143	FIS	Una spira circolare piana di area S uguale a 1 dm^2 poggia su una superficie orizzontale. Un campo magnetico, diretto orizzontalmente, ha intensità che cresce ogni secondo di $0,1$ Tesla. La fem indotta ai capi della spirale vale:	<ul style="list-style-type: none"> * $0,1 \text{ V}$ * $0,01 \text{ V}$ * $0,001 \text{ V}$ * 0 V * Nessuna delle altre risposte è corretta
18315	Domanda 110145	FIS	Un condensatore a piastre piane e parallele in aria, carico e isolato, presenta una differenza di potenziale di 10 kV tra le sue armature; se viene posto tra le armature un materiale isolante (es. ceramica) con una costante dielettrica relativa $\epsilon_r = 10$, l	<ul style="list-style-type: none"> * rimane eguale, ma diminuisce la carica * aumenta, ma diminuisce la carica * aumenta di 10 volte, la carica rimane identica * diminuisce di 10 volte e la carica rimane identica * Nessuna delle altre risposte è corretta
18316	Domanda 110146	FIS	Un conduttore ohmico, cui è applicata una differenza di potenziale, è percorso da corrente elettrica. Quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA?	<ul style="list-style-type: none"> * Corrente e resistenza sono direttamente proporzionali * Corrente e potenza sono direttamente proporzionali * Corrente e tensione sono inversamente proporzionali * Corrente e tensione sono direttamente proporzionali * Nessuna delle altre risposte è corretta
18317	Domanda 110147	FIS	All'interno di un corpo metallico (conduttore perfetto), carico con una carica Q :	<ul style="list-style-type: none"> * il campo elettrico è zero * il potenziale elettrico è zero * il campo elettrico è costante e diverso da zero * il potenziale elettrico dipende dalla posizione * Nessuna delle altre risposte è corretta
18318	Domanda 110148	FIS	Due condensatori, rispettivamente di capacità C_1 e C_2 , collegati in parallelo, equivalgono ad un unico condensatore di capacità C tale che:	<ul style="list-style-type: none"> * $1/C = 1/C_1 + 1/C_2$ * $C = C_1 * C_2$ * $C = C_1 - C_2$ * $C = C_1 + C_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18319	Domanda 110149	FIS	Indicando con R la resistenza elettrica di un conduttore, con V la differenza di potenziale applicata agli estremi e con I la corrente che lo percorre, la potenza dissipata per effetto Joule è:	<ul style="list-style-type: none"> * $P = V * R$ * $P = V * R * I$ * $P = V * I$ * $P = I * R^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18320	Domanda 110150	FIS	In un circuito elettrico vi sono una pila da 10 Volt e due resistenze in serie R_1 e R_2 . Se la potenza totale è 50 watt e $R_2 = 3 * R_1$, quanto vale R_1 in ohm?	<ul style="list-style-type: none"> * $1/2$ * 1 * $64/14$ * $64/7$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18321	Domanda 110151	FIS	La frequenza della tensione della rete di distribuzione ENEL vale:	<ul style="list-style-type: none"> * 50000 Hz * 50 Hz * 10 s^{-1} * 60 s * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18322	Domanda 110152	FIS	Un trasformatore statico reale:	<ul style="list-style-type: none"> * quando è in funzione non sviluppa calore * funziona solo in corrente continua * serve esclusivamente per elevare la tensione * serve esclusivamente per elevare la corrente * Nessuna delle altre risposte è corretta
18323	Domanda 110153	FIS	Un corpo carico positivamente si trova tra le espansioni di una calamita. Su di esso si esercita una forza?	<ul style="list-style-type: none"> * Sì, se il corpo è fermo * Sì, se il corpo si muove con velocità parallela al campo magnetico * Sì, se il corpo si muove con velocità non parallela al campo magnetico * No, perché il campo magnetico non produce alcuna azione sulle cariche elettriche * Nessuna delle altre risposte è corretta
18324	Domanda 110154	FIS	L'intensità di corrente elettrica in un filo conduttore:	<ul style="list-style-type: none"> * è il numero di cariche che attraversano una sezione del conduttore in un determinato tempo * dipende dalla differenza di potenziale agli estremi del filo * è il numero di elettroni che circola nel conduttore in un secondo * si misura in volt/secondo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18325	Domanda 110155	FIS	Se 2 fili identici di resistenza 4 ohm vengono disposti in parallelo, la resistenza equivalente è:	<ul style="list-style-type: none"> * 8 ohm * 2 ohm * 16 ohm * 0,5 ohm * Nessuna delle altre risposte è corretta
18326	Domanda 110156	FIS	La forza che si esercita fra due cariche elettriche statiche:	<ul style="list-style-type: none"> * si misura in volt * si misura in newton * si misura in farad/metro * è inversamente proporzionale alla distanza tra le due cariche * Nessuna delle altre risposte è corretta
18327	Domanda 110157	FIS	Trovare la capacità equivalente di tre condensatori uguali, ciascuno di capacità $24 \cdot 10^{-12}$ F, collegati in serie:	<ul style="list-style-type: none"> * 72 pF * 8 pF * 72 nF * 24 nF * Nessuna delle altre risposte è corretta
18328	Domanda 110158	FIS	Il valore della resistenza da aggiungere in parallelo alla resistenza di carico R di un circuito elettrico per ridurne il valore a $1/3$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * R * $2 \cdot R$ * $R/2$ * $R/4$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18329	Domanda 110159	FIS	Ai morsetti A e B di un circuito sono collegati in parallelo tra loro tre resistori, due di egual valore R ed il terzo di valore $R/2$. La resistenza equivalente tra i morsetti A e B è:	<ul style="list-style-type: none"> * $5R/2$ * $R/4$ * R * $3R/2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18330	Domanda 110161	FIS	Indicando con Q la carica elettrica che attraversa nel tempo t la sezione di area A di un conduttore, si definisce intensità di corrente I:	<ul style="list-style-type: none"> * $I = Q \cdot A/t$ * $I = Q \cdot t$ * $I = Q/t$ * $I = Q \cdot A \cdot t$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18331	Domanda 110162	FIS	La resistenza di un conduttore ohmico è:	<ul style="list-style-type: none"> * direttamente proporzionale alla tensione * direttamente proporzionale alla corrente * indipendente dalla tensione * indipendente dalla temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
18332	Domanda 110163	FIS	La resistenza equivalente a due resistenze in parallelo è:	<ul style="list-style-type: none"> * uguale alla più grande delle due * uguale alla più piccola delle due * maggiore della più grande * minore della più piccola * Nessuna delle altre risposte è corretta
18333	Domanda 110164	FIS	La relazione fra la capacità C di un condensatore, la carica Q presente sulle armature e la d. d. p. V tra queste, è:	<ul style="list-style-type: none"> * $C = Q/V$ * $C = Q \cdot V$ * $C = V/Q$ * $C = 1/2 \cdot Q \cdot V^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18334	Domanda 110165	FIS	La formula che esprime l'energia E dissipata in una resistenza R in un tempo t quando alla resistenza è applicata una tensione V è: $E = V^2 \cdot t/R$. Se V = 0,2 volt, R = 0,10 ohm, e t = 10^{-2} secondi, dire quanto vale E:	<ul style="list-style-type: none"> * E = 4. 000 J * E = 4 J * E = 4 * 10^{-3} J * E = 4 * 10^{-6} J * Nessuna delle altre risposte è corretta
18335	Domanda 110166	FIS	Di quale fattore si deve aumentare il diametro di un filo conduttore per far diminuire la sua resistenza di un fattore 2?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * $\sqrt{2}$ * 4 * 2[pigreco] * Nessuna delle altre risposte è corretta
18336	Domanda 110167	FIS	Una particella carica ferma in un campo magnetico uniforme e stazionario, e libera di muoversi:	<ul style="list-style-type: none"> * inizia a muoversi con un moto circolare * inizia a muoversi con un moto parabolico * inizia a muoversi con un moto rettilineo * non inizia a muoversi * Nessuna delle altre risposte è corretta
18337	Domanda 110168	FIS	Due cariche elettriche uguali, poste a una distanza R, si respingono con una forza F. Se R raddoppia, F:	<ul style="list-style-type: none"> * raddoppia * si dimezza * diventa 1/4 del valore iniziale * diventa 4 volte il valore iniziale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18338	Domanda 110169	FIS	Una pallina inizialmente ferma, che porta su di sé una carica elettrica, è immersa in una regione di spazio ove può risentire soltanto dell'azione di un campo magnetico. Se quest'ultimo è creato da un filo verticale percorso da	<ul style="list-style-type: none"> * si muoverà verticalmente con accelerazione costante * si muoverà di moto circolare uniforme attorno al filo * si muoverà di moto uniformemente accelerato verso il filo * non si muoverà affatto * Nessuna delle altre risposte è corretta
18339	Domanda 110170	FIS	Due fili conduttori rettilinei, paralleli ed accostati, se percorsi da corrente elettrica:	<ul style="list-style-type: none"> * interagiscono repulsivamente quali che siano le correnti in gioco * interagiscono attrattivamente quali che siano le correnti in gioco * si attraggono se il verso di percorrenza è uguale * producono il fenomeno dell'interferenza magnetica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18340	Domanda 110171	FIS	Due fili cilindrici A e B di rame ugualmente lunghi sono percorsi dalla stessa corrente elettrica. Il diametro del filo B è doppio di quello del filo A. Detta P_A la potenza dissipata dal filo A per effetto Joule e P_B la potenza	<ul style="list-style-type: none"> * $P_B = P_A/4$ * $P_B = 4 * P$ * $P_B = 2 * P_A$ * $P_B = P_A/2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18341	Domanda 110172	FIS	Un elettrone possiede una carica di $1,6 * 10^{-19}$ Coulomb. Se una corrente di 1,6 ampere attraversa un conduttore per 1 secondo, questo è attraversato da un numero di elettroni il cui logaritmo decimale è:	<ul style="list-style-type: none"> * - 19 * 1,9 * 19 * 190 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18342	Domanda 110173	FIS	Se r è la distanza tra due cariche puntiformi la forza elettrostatica è proporzionale a:	<ul style="list-style-type: none"> * r * r^2 * r^{-2} * r^{-1} * Nessuna delle altre risposte è corretta
18343	Domanda 110174	FIS	Tre cariche Q_1 , Q_2 e Q_3 sono disposte su di una stessa retta. Se $Q_1 = Q_2 = -Q_3$ la forza che agisce su Q_3 :	<ul style="list-style-type: none"> * è nulla se Q_3 è in posizione intermedia tra Q_1 e Q_2 * è nulla se Q_1 è in posizione intermedia tra Q_2 e Q_3 * è nulla se Q_2 è in posizione intermedia tra Q_1 e Q_3 * non può mai essere nulla * Nessuna delle altre risposte è corretta
18344	Domanda 110175	FIS	I punti sulla faccia superiore di un cilindro di materiale conduttore di altezza uguale a 25 cm, si trovano ad un potenziale di 20 V, rispetto al potenziale di terra. I punti, sulla superficie laterale, che si trovano ad una altezza di 12,5 cm dalla base	<ul style="list-style-type: none"> * 10 V * 5 V * 12,5 V * 20 V * Nessuna delle altre risposte è corretta
18345	Domanda 110176	FIS	Se una carica elettrica positiva q è immersa in un campo elettrico E , subisce una forza:	<ul style="list-style-type: none"> * $F = q/E$ * $F = 0$ * $F = q^{2E}$ * $F = qE$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18346	Domanda 110177	FIS	L'energia potenziale di una carica elettrica q coulomb, posta in una posizione dove il potenziale vale V volt è:	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * qV * q/V * V * Nessuna delle altre risposte è corretta
18347	Domanda 110178	FIS	Quattro cariche di ugual valore, due positive e due negative, sono disposte sui vertici di un quadrato con le cariche positive agli estremi di una diagonale. Quanto valgono campo elettrico E e potenziale V nel punto C , intersezione delle diagonali?	<ul style="list-style-type: none"> * Sono entrambi nulli * Sono entrambi diversi da zero * Il campo elettrico è nullo e il potenziale è diverso da zero * Il potenziale è nullo ed il campo elettrico è diverso da zero * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18348	Domanda 110179	FIS	Ai morsetti di due resistenze R_1 e R_2 sono applicate rispettivamente le differenze di potenziale elettrico V_1 e V_2 . Si sa che: R_1 vale due volte R_2 e inoltre V_1 vale un mezzo di	<ul style="list-style-type: none"> * $P_1 = (1/8) P_2$ * $P_1 = (1/4) P_2$ * P_1 è uguale a P_2 * $P_1 = (4) P_2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18349	Domanda 110180	FIS	Quattro condensatori uguali ciascuno di tre nanofarad collegati in parallelo costituiscono un unico condensatore di capacità:	<ul style="list-style-type: none"> * 12 microfarad * 12 farad * 7 farad * 7 nanofarad * Nessuna delle altre risposte è corretta
18350	Domanda 110181	FIS	A parità di intensità di corrente che attraversa un conduttore, l'entità dell'energia dissipata per effetto Joule dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla capacità elettrica e dalla resistenza * dalla massa e dal tempo * dalla resistenza e dal tempo * dal calore specifico e dalla resistenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
18351	Domanda 110182	FIS	Due resistenze di 10 ohm ciascuna, sono collegate in parallelo e la differenza di potenziale ai loro capi è di 200 V. La resistenza equivalente vale:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,2 ohm * 2 ohm * 20 ohm * 2000 ohm * Nessuna delle altre risposte è corretta
18352	Domanda 110183	FIS	Un campo magnetico costante esercita una forza su una carica elettrica:	<ul style="list-style-type: none"> * sempre * solo se essa è positiva * solo se essa è negativa * se essa è in movimento * Nessuna delle altre risposte è corretta
18353	Domanda 110184	FIS	Due campi elettrici, rispettivamente di 3 V/m e 4 V/m, sono diretti ortogonalmente l'uno all'altro. Calcolarne il modulo del vettore risultante:	<ul style="list-style-type: none"> * 5 V/m * è necessario precisare il verso dei vettori componenti * 2 V/m * 3/4 V * Nessuna delle altre risposte è corretta
18354	Domanda 110185	FIS	La capacità di un condensatore piano e parallelo è:	<ul style="list-style-type: none"> * dipendente dalla costante magnetica * inversamente proporzionale alla superficie * inversamente proporzionale alla costante dielettrica * dipendente dalla natura delle armature * Nessuna delle altre risposte è corretta
18355	Domanda 110186	FIS	Quale dei seguenti apparecchi può essere impiegato soltanto in corrente alternata?	<ul style="list-style-type: none"> * Trasformatore * Lampada ad incandescenza * Tubo a raggi X. * Elettrocalamita * Nessuna delle altre risposte è corretta
18356	Domanda 110187	FIS	Le armature di un condensatore sono collegate ai poli di una batteria. Allontanando le armature del condensatore:	<ul style="list-style-type: none"> * viene prelevata altra energia dalla batteria * varia la differenza di potenziale fra le armature * si riduce la capacità * il campo elettrico fra le armature del condensatore non varia * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18357	Domanda 110188	FIS	La capacità di un condensatore piano e parallelo è:	<ul style="list-style-type: none"> * dipendente dalla natura delle armature * inversamente proporzionale alla superficie * inversamente proporzionale alla costante dielettrica * dipendente dalla costante magnetica * Nessuna delle altre risposte è corretta
18358	Domanda 110189	FIS	Tra il catodo e l'anodo di un tubo a raggi X esiste una differenza di potenziale pari a 50000 V. L'energia degli elettroni nel momento in cui urtano l'anodo è:	<ul style="list-style-type: none"> * praticamente nulla * 1 J * 50 kW * 50 keV * Nessuna delle altre risposte è corretta
18359	Domanda 110190	FIS	Il potenziale elettrico è:	<ul style="list-style-type: none"> * la forza con cui viene attratta una carica * il lavoro fatto da una carica in un'unità di tempo * una grandezza fisica che si misura in joule/coulomb * nullo per carica ferma * Nessuna delle altre risposte è corretta
18360	Domanda 110191	FIS	Attraverso un filo di rame lungo 10 m passa una corrente di 8 A. Dimezzando la lunghezza del filo e mantenendo costante la differenza di potenziale ai suoi capi, l'intensità di corrente:	<ul style="list-style-type: none"> * diventa di 16 A * diventa di 2 A * rimane invariata * diventa di 4 A * Nessuna delle altre risposte è corretta
18361	Domanda 110193	FIS	Due resistenze elettriche $R_1 = R_2$, di UGUAL valore sono collegate in PARALLELO tra i morsetti di un generatore che fornisce una tensione COSTANTE V. Indichiamo con I (parallelo) la corrente elettrica erogata dal generatore in queste	<ul style="list-style-type: none"> * $I \text{ (serie)} = 4 * I \text{ (parallelo)}$ * $I \text{ (serie)} = 2 * I \text{ (parallelo)}$ * $I \text{ (serie)} = 1 * I \text{ (parallelo)}$ * $I \text{ (serie)} = (1/2) * I \text{ (parallelo)}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18362	Domanda 110194	FIS	Un Ohm è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * ampere/volt * volt/ampere * volt * ampere * coulomb * volt * Nessuna delle altre risposte è corretta
18363	Domanda 110195	FIS	Una resistenza attraversata da una corrente di 5 A dissipa per effetto joule 200 W. Se si raddoppia l'intensità della corrente, la potenza dissipata diventa:	<ul style="list-style-type: none"> * 400 W * 100 W * 200 W * 800 W * Nessuna delle altre risposte è corretta
18364	Domanda 110196	FIS	La costante dielettrica relativa dell'acqua è 80. Se due cariche elettriche positive vengono poste ad una certa distanza in acqua, esse, rispetto al vuoto:	<ul style="list-style-type: none"> * si respingono con una forza 6400 volte minore * si attraggono con una forza 6400 volte minore * si respingono con una forza 80 volte minore * si attraggono con una forza 80 volte minore * Nessuna delle altre risposte è corretta
18365	Domanda 110197	FIS	Per spostare una carica positiva di 2 coulomb da un punto a potenziale di 5 V ad un punto a potenziale di 2 V senza variare la sua energia cinetica occorre effettuare sulla carica un lavoro pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * -6 J * +10 J * +6 J * -4 J * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18366	Domanda 110198	FIS	L'ampere è unità di misura:	<ul style="list-style-type: none"> * della intensità della corrente elettrica * della resistenza elettrica * della differenza di potenziale elettrico * della capacità elettrica * Nessuna delle altre risposte è corretta
18367	Domanda 110199	FIS	La capacità elettrica di un condensatore:	<ul style="list-style-type: none"> * è caratteristica solo dei condensatori piani * rappresenta le dimensioni del condensatore * è il rapporto fra la carica su di una armatura e la d. d. p. fra le armature * è il rapporto fra la d. d. p. fra le armature e la carica su di una armatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
18368	Domanda 110201	FIS	Quale delle seguenti è un'unità di misura del campo elettrico?	<ul style="list-style-type: none"> * Coulomb/newton * Newton/coulomb * Volt * m * M/volt * Nessuna delle altre risposte è corretta
18369	Domanda 110202	FIS	La capacità di un condensatore è:	<ul style="list-style-type: none"> * indipendente dalla carica * dipendente dall'intensità di corrente * proporzionale alla carica posseduta * dipendente dall'energia potenziale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18370	Domanda 110203	FIS	L'unità di misura della carica elettrica è esprimibile in:	<ul style="list-style-type: none"> * volt/m * coulomb * ampere * ampere * s * ohm * volt * Nessuna delle altre risposte è corretta
18371	Domanda 110204	FIS	Una data quantità di gas perfetto, contenuto in un recipiente a pareti rigide, viene riscaldata dalla temperatura di 27 °C a quella di 127 °C. La sua pressione è aumentata di un fattore:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 4/3 * 3/2 * 10 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18372	Domanda 110205	FIS	Il valore della resistenza da aggiungere in parallelo alla resistenza di carico R di un circuito elettrico per ridurne il valore a 1/3 è:	<ul style="list-style-type: none"> * R * 2 * R * R/2 * R/3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18373	Domanda 110206	FIS	L'intensità di corrente elettrica in un filo conduttore:	<ul style="list-style-type: none"> * è il numero di cariche che attraversano una sezione del conduttore in un determinato tempo * dipende dalla differenza di potenziale agli estremi del filo * è il numero di elettroni che circola nel conduttore in un secondo * si misura in volt/secondo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18374	Domanda 110207	FIS	Sei lampade sono collegate in parallelo a una d. d. p. costante. Se il filamento di una di esse si interrompe:	<ul style="list-style-type: none"> * si spengono anche le altre * aumenta la luminosità delle altre * diminuisce l'intensità di corrente nelle altre * l'intensità di corrente nelle altre rimane invariata * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18375	Domanda 110208	FIS	Una resistenza attraversata da una corrente di 5 A dissipa per effetto joule 200 W. Se si raddoppia l'intensità della corrente, la potenza dissipata diventa:	<ul style="list-style-type: none"> * 400 W * 100 W * 200 W * 800 W * Nessuna delle altre risposte è corretta
18376	Domanda 110209	FIS	Tre palline metalliche A, B e C uguali tra loro sono montate su supporti isolanti. La pallina A possiede carica + q mentre B e C sono scariche. A viene portata a contatto con B e poi, separatamente, con C. Alla fine la carica su A sarà:	<ul style="list-style-type: none"> * + q * + q/2 * + q/3 * + q/4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18377	Domanda 110210	FIS	Quando si utilizza una lente di ingrandimento, l'immagine di un oggetto situato tra il fuoco e la lente è:	<ul style="list-style-type: none"> * reale * virtuale * capovolta * fittizia * Nessuna delle altre risposte è corretta
18378	Domanda 110211	FIS	Da quale delle seguenti osservazioni si può dedurre la natura ondulatoria della luce?	<ul style="list-style-type: none"> * Dà luogo a fenomeni di diffrazione * Non è deflessa dal campo elettrico * Non è deflessa dal campo magnetico * Si riflette in uno specchio * Nessuna delle altre risposte è corretta
18379	Domanda 110212	FIS	Un raggio di luce incide sulla superficie di separazione di due mezzi diversi, entrambi trasparenti:	<ul style="list-style-type: none"> * il raggio riflesso non esiste mai * il raggio riflesso può mancare * esiste sempre un raggio riflesso ed uno rifratto * il raggio rifratto può mancare * Nessuna delle altre risposte è corretta
18380	Domanda 110214	FIS	Se un raggio luminoso monocromatico passa da un mezzo ad un altro, separati da superficie liscia, si ha, in generale:	<ul style="list-style-type: none"> * riflessione e diffusione * riflessione e rifrazione * diffrazione e rifrazione * interferenza e risonanza * Nessuna delle altre risposte è corretta
18381	Domanda 110215	FIS	Un raggio di luce rossa ed un'onda radio sono onde elettromagnetiche che si propagano nel vuoto	<ul style="list-style-type: none"> * con uguale velocità ed uguale lunghezza d'onda * con uguale velocità e diversa lunghezza d'onda * con uguale velocità ed uguale frequenza * con diversa velocità ed uguale lunghezza d'onda * Nessuna delle altre risposte è corretta
18382	Domanda 110216	FIS	Dall'osservazione che l'ombra di un paletto verticale alto 1 m è lunga 1,5 m e che alla stessa ora quella di un edificio è lunga 90 metri, si deduce che l'edificio è alto:	<ul style="list-style-type: none"> * 40 m * 60 m * 80 m * 100 m * Nessuna delle altre risposte è corretta
18383	Domanda 110217	FIS	Il cielo, in assenza di nuvole ci appare azzurro. Se non ci fosse l'atmosfera, esso ci apparirebbe:	<ul style="list-style-type: none"> * nero * bianco come la luce del Sole * ugualmente azzurro * rosso-arancione, perché sono i colori meno rifratti * Nessuna delle altre risposte è corretta
18384	Domanda 110218	FIS	Affinché un atomo si ionizzi positivamente occorre che:	<ul style="list-style-type: none"> * ceda elettroni * acquisisca elettroni * ceda protoni * acquisisca protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18385	Domanda 110219	FIS	Il numero atomico di un elemento indica:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero di atomi che lo compongono * il numero dei nucleoni nel nucleo * il numero di neutroni nel nucleo * il numero di protoni nel nucleo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18386	Domanda 110220	FIS	Indica il tipo di radiazione che non viene deviato da un campo elettrico:	<ul style="list-style-type: none"> * Alfa * Beta + * Beta - * raggi X * Nessuna delle altre risposte è corretta
18387	Domanda 110221	FIS	La carica di un atomo è:	<ul style="list-style-type: none"> * uguale al numero atomico * positiva * negativa * nulla * Nessuna delle altre risposte è corretta
18388	Domanda 110222	FIS	La differenza tra il numero di massa e il numero atomico rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * il numero di neutroni * la valenza * il numero di elettroni * la carica dell'atomo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18389	Domanda 110223	FIS	Se le radiazioni alfa, beta, gamma sono immerse in un campo elettrico, quali di esse sono soggette alla forza elettrica?	<ul style="list-style-type: none"> * Alfa e Beta * Gamma * Tutte * Beta e Gamma * Nessuna delle altre risposte è corretta
18390	Domanda 110224	FIS	La massa di un atomo è sostanzialmente determinata:	<ul style="list-style-type: none"> * solo dai protoni * solo dai neutroni * solo dagli elettroni * dai neutroni e dai protoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
18391	Domanda 110225	FIS	L'atomo:	<ul style="list-style-type: none"> * è una massa compatta * ha un raggio atomico molto più grande di quello nucleare * è sempre carico negativamente * ha un raggio atomico 10.000 volte più piccolo del raggio del suo nucleo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18392	Domanda 110226	FIS	L'attività presente sulla superficie solare consiste essenzialmente in esplosioni termonucleari. Perché allora è possibile vedere il sole, ma non ascoltarlo?	<ul style="list-style-type: none"> * A causa del gas interstellare * Perché è troppo lontano * Perché il suono non si propaga nel vuoto * Perché è troppo caldo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18393	Domanda 110227	FIS	L'energia solare è dovuta a:	<ul style="list-style-type: none"> * combustione * conduzione * fusione nucleare * fissione nucleare * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18394	Domanda 110228	FIS	In un nucleo atomico il numero dei neutroni è sempre:	<ul style="list-style-type: none"> * pari al numero degli elettroni * pari al numero dei protoni * dato dalla differenza tra peso dei protoni e peso degli elettroni * dato dalla differenza tra numero di massa e numero atomico * Nessuna delle altre risposte è corretta
18395	Domanda 110229	FIS	Gli isotopi di un elemento, hanno:	<ul style="list-style-type: none"> * la stessa massa * le stesse proprietà chimiche * entrambe le proprietà precedenti * nessuna delle precedenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
18396	Domanda 110230	FIS	La radioattività può essere rivelata per mezzo di:	<ul style="list-style-type: none"> * un termostato * uno spettrofotometro * un contatore a scintillazione * una centrifuga * Nessuna delle altre risposte è corretta
18397	Domanda 110231	FIS	I raggi X sono prodotti:	<ul style="list-style-type: none"> * da una corrente elettrica molto intensa * dall'effetto termoionico * dall'urto di elettroni contro un ostacolo * dalle sostanze radioattive * Nessuna delle altre risposte è corretta
18398	Domanda 110232	FIS	Dove sono localizzati gli elettroni in un atomo?	<ul style="list-style-type: none"> * Nel nucleo * Nel nucleolo * In orbitali attorno al nucleo * Su orbitali molecolari * Nessuna delle altre risposte è corretta
18399	Domanda 110233	FIS	Qual è il numero massimo di elettroni che può essere contenuto nel livello $n = 2$?	<ul style="list-style-type: none"> * 4 * 32 * 18 * 10 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18400	Domanda 110234	FIS	L'anti-idrogeno è un atomo che:	<ul style="list-style-type: none"> * ha nucleo negativo ed elettrone orbitale positivo * ha carica nucleare ed orbitale negativa * differisce dall'idrogeno soltanto per la sua carica * differisce dall'idrogeno soltanto per la sua massa * Nessuna delle altre risposte è corretta
18401	Domanda 110235	FIS	Le radiazioni gamma sono:	<ul style="list-style-type: none"> * elettroni * onde elettromagnetiche * particelle di massa uguale a quella dell'elettrone ma prive di carica * le diverse zone dello spettro luminoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
18402	Domanda 110237	FIS	All'interno del nucleo, all'atto di emissione di un elettrone negativo, un neutrone:	<ul style="list-style-type: none"> * si trasforma in un protone * rimane inalterato * si trasforma in radiazione elettromagnetica * si annichila * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18403	Domanda 110238	FIS	Una lastra di un determinato materiale, spessa 1 cm, assorbe il 50% dell'intensità di una radiazione incidente. Se lo spessore diventa 3 cm, quale frazione dell'intensità incidente verrà trasmessa?	<ul style="list-style-type: none"> * 75% * 33,33% * 12,5% * 0% * Nessuna delle altre risposte è corretta
18404	Domanda 110239	FIS	I raggi X sono:	<ul style="list-style-type: none"> * particelle alfa * protoni * neutroni * elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
18405	Domanda 110240	FIS	Il numero di massa di un atomo è uguale al numero totale di:	<ul style="list-style-type: none"> * protoni * neutroni * elettroni * protoni e elettroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
18406	Domanda 110241	FIS	Il nucleo atomico è costituito da:	<ul style="list-style-type: none"> * elettroni e neutroni * elettroni e protoni * elettroni, protoni e neutroni * protoni e neutroni * Nessuna delle altre risposte è corretta
18407	Domanda 110242	FIS	Quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA?	<ul style="list-style-type: none"> * Non esistono sostanze naturali radioattive: gli elementi radioattivi sono tutti artificiali * Gli elementi radioattivi decadono spontaneamente, trasformandosi in elementi diversi * Il fenomeno della radioattività consiste nella totale trasformazione della massa di un atomo in energia (radiazioni) * La radioattività non è un fenomeno spontaneo, ma viene innescata da radiazioni di opportuna frequenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
18408	Domanda 110243	FIS	L'energia dei raggi X è:	<ul style="list-style-type: none"> * direttamente proporzionale alla loro frequenza * inversamente proporzionale alla loro frequenza * indipendente dalla loro frequenza * sempre costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
18409	Domanda 110244	FIS	Le radiazioni Beta sono:	<ul style="list-style-type: none"> * protoni * elettroni * neutroni * radiazioni elettromagnetiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
18410	Domanda 110245	FIS	Il Becquerel (Bq) è l'unità di misura della:	<ul style="list-style-type: none"> * resistenza elettrica * pressione idrostatica * lavoro meccanico * attività di una sorgente radioattiva * Nessuna delle altre risposte è corretta
18411	Domanda 110247	FIS	L'attività di un radionuclide inizialmente è 64 milliCurie, dopo 7 periodi di dimezzamento sarà, nella stessa unità di misura:	<ul style="list-style-type: none"> * 1/2 * 1 * 64/14 * 64/7 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18412	Domanda 110248	FIS	Un elettrone ed un protone si muovono con velocità uguali in modulo ma di verso opposto. L'energia cinetica del protone:	<ul style="list-style-type: none"> * è minore di quella dell'elettrone * è uguale a quella dell'elettrone * è opposta a quella dell'elettrone * è maggiore di quella dell'elettrone * Nessuna delle altre risposte è corretta
18413	Domanda 110249	FIS	Un elettroscopio messo vicino ad una sorgente di raggi X si scarica rapidamente perché:	<ul style="list-style-type: none"> * i raggi X hanno piccolissima lunghezza d'onda * i raggi X hanno potere ionizzante * i raggi X penetrano nei corpi * i raggi X sono costituiti da particelle cariche negativamente * Nessuna delle altre risposte è corretta
18414	Domanda 110250	FIS	Un isotopo radioattivo ha un tempo di dimezzamento di 8 ore. Quale frazione di un campione di tale isotopo sarà ancora presente dopo un giorno?	<ul style="list-style-type: none"> * 1/9 * 1/8 * 1/3 * 1/16 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18415	Domanda 110251	FIS	Le radiazioni alfa sono particelle che hanno:	<ul style="list-style-type: none"> * carica +2 e massa 4 * carica nulla e massa 2 * carica - 1 e massa nulla * carica - 2 e massa 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18416	Domanda 110252	FIS	Due isotopi di un elemento sono caratterizzati:	<ul style="list-style-type: none"> * dallo stesso numero di neutroni * da stati ionizzati di uno stesso elemento * dallo stesso numero di protoni * dallo stesso peso atomico * Nessuna delle altre risposte è corretta
18417	Domanda 110253	FIS	La carica totale di un atomo di He è:	<ul style="list-style-type: none"> * +2 * -2 * 0 * +4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18418	Domanda 110254	FIS	I raggi gamma sono:	<ul style="list-style-type: none"> * un'invenzione della fantascienza * raggi laser * onde elettromagnetiche * particelle elementari * Nessuna delle altre risposte è corretta
18419	Domanda 110255	FIS	Per emivita di un nuclide radioattivo si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * il tempo necessario perché decada al 10% * l'emivita non è correlata al decadimento radioattivo * il tempo necessario perché decada al 100% * il tempo necessario perché decada al 50% * Nessuna delle altre risposte è corretta
18420	Domanda 110256	FIS	Dati diversi isotopi di uno stesso elemento, i loro atomi differiscono:	<ul style="list-style-type: none"> * per il numero dei protoni * per il numero dei neutroni * per il numero degli elettroni * per la loro carica * Nessuna delle altre risposte è corretta
18421	Domanda 110257	FIS	L'attività di una sorgente radioattiva, la cui unità di misura è il curie (vecchia) o il becquerel (nuova), esprime il numero:	<ul style="list-style-type: none"> * di atomi della sorgente * totale di raggi alfa e gamma emessi * di disintegrazioni al secondo * di raggi X emessi per unità di superficie * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18422	Domanda 110258	FIS	Il ripetersi periodico di certe proprietà riscontrabili negli elementi dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dal peso atomico * dalla massa atomica * dal numero atomico * dalla struttura elettronica esterna * Nessuna delle altre risposte è corretta
18423	Domanda 110259	FIS	I raggi X nel vuoto:	<ul style="list-style-type: none"> * sono elettroni * viaggiano alla velocità della luce * hanno carica positiva * sono radiazioni di natura ignota * Nessuna delle altre risposte è corretta
18424	Domanda 110260	FIS	Dire quale tra le seguenti affermazioni sul moto di un punto materiale è corretta:	<ul style="list-style-type: none"> * i vettori velocità e accelerazione hanno sempre la stessa direzione * i vettori velocità e accelerazione hanno sempre direzione opposta * i vettori velocità e accelerazione sono sempre perpendicolari tra loro * il vettore accelerazione è sempre tangente alla traiettoria * Nessuna delle altre risposte è corretta
18425	Domanda 110261	FIS	L'energia cinetica media di una molecola di gas perfetto dipende solo:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla pressione * dalla densità * dal volume * dalla temperatura assoluta * Nessuna delle altre risposte è corretta
18426	Domanda 110262	FIS	Un campo magnetico può essere prodotto:	<ul style="list-style-type: none"> * da una carica elettrica in quiete * soltanto da magneti permanenti * da circuiti percorsi da correnti * da un opportuno sistema di cariche elettriche in quiete * Nessuna delle altre risposte è corretta
18427	Domanda 110263	FIS	In un sistema di corpi la quantità di moto totale si conserva	<ul style="list-style-type: none"> * sì, sempre * no, mai * no, se sui corpi agiscono forze esterne * sì, se vi sono forze interne tra i corpi * Nessuna delle altre risposte è corretta
18428	Domanda 110264	FIS	Il piombo ha una densità più alta del ferro. Due cubetti di massa uguale, uno di piombo e uno di ferro, sono immersi completamente in acqua. In che relazione sta la spinta di Archimede che agisce sul cubetto di piombo, rispetto a quella che a	<ul style="list-style-type: none"> * è maggiore * è minore * è eguale * dipende dalla profondità a cui sono immersi i cubetti * Nessuna delle altre risposte è corretta
18429	Domanda 110265	FIS	Un recipiente da un litro contenente un gas ideale viene messo in comunicazione con un altro recipiente da un litro inizialmente vuoto, in maniera che il gas si distribuisca uniformemente tra i due recipienti. I recipienti sono termicamente isolati. Come	<ul style="list-style-type: none"> * dipende dal tipo di gas * raddoppia * si dimezza * rimane uguale * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18430	Domanda 110266	FIS	Le linee di forza del campo magnetico prodotto da un filo rettilineo indefinito percorso da corrente sono:	<ul style="list-style-type: none"> * circonferenze aventi per asse il filo A * eliche cilindriche aventi per asse il filo * rette parallele al filo * rette ortogonali al filo e convergenti in esso * Nessuna delle altre risposte è corretta
18431	Domanda 110267	FIS	Un facchino deve portare un carico di 20 chili al primo piano di un palazzo. Per errore, sale fino al secondo piano, e poi ritorna giù al primo piano sempre con il carico sulle spalle. Rispetto al caso in cui si fosse fermato subito al primo piano,	<ul style="list-style-type: none"> * triplo * doppio * uguale * non ha fatto alcun lavoro in entrambi i casi * Nessuna delle altre risposte è corretta
18432	Domanda 110268	FIS	Dire quale, tra le seguenti affermazioni sul moto bidimensionale di un proiettile, è corretta:	<ul style="list-style-type: none"> * l'accelerazione si annulla nel punto più alto della traiettoria * la velocità si annulla nel punto più alto della traiettoria * velocità e accelerazione sono ortogonali nel punto più alto della traiettoria * l'accelerazione è sempre ortogonale alla traiettoria * Nessuna delle altre risposte è corretta
18433	Domanda 110269	FIS	Per quale motivo il cielo appare di colore azzurro?	<ul style="list-style-type: none"> * l'atmosfera contiene azoto che è un gas di colore azzurro * a causa del riflesso del mare * perché la luce solare ha una componente blu più intensa * perché la luce di lunghezza d'onda minore viene deflessa maggiormente dall'aria * Nessuna delle altre risposte è corretta
18434	Domanda 110270	FIS	Una carica elettrica si muove di moto rettilineo uniforme in una regione di spazio in cui sono presenti sia un campo magnetico che uno elettrico. Come devono essere i due campi:	<ul style="list-style-type: none"> * ortogonali * paralleli e con lo stesso verso * paralleli e con verso opposto * il campo elettrico deve essere nullo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18435	Domanda 110271	FIS	Quale delle seguenti curve non può essere descritta da un asteroide all'interno del sistema solare. Trascurare l'interazione dell'asteroide con i corpi diversi dal sole.	<ul style="list-style-type: none"> * ellisse * parabola * iperbole * cicloide * Nessuna delle altre risposte è corretta
18436	Domanda 110273	FIS	Il rendimento di una macchina termica ideale che opera tra le temperature di 27 gradi centigradi e 327 gradi centigradi è:	<ul style="list-style-type: none"> * circa 50 % * circa 10 % * circa 100 % * circa 90 % * Nessuna delle altre risposte è corretta
19648	Domanda 4812	FIS	Il tempo è una grandezza fisica:	<ul style="list-style-type: none"> * vettoriale * a quattro dimensioni * fondamentale * misurabile mediante un televisore * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19649	Domanda 4813	FIS	Si indichi quale delle seguenti è una grandezza fondamentale nel sistema di unità di misura M.K.S.:	<ul style="list-style-type: none"> * velocità * forza * massa * energia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19650	Domanda 4814	FIS	Individuare le alternative in cui le grandezze fisiche si susseguono secondo la serie: scalare, vettore, scalare.	<ul style="list-style-type: none"> * Forza peso, massa, volume * Massa, forza peso, volume * Massa, volume, forza peso * Temperatura, volume, spostamento * Nessuna delle altre risposte è corretta
19651	Domanda 4815	FIS	In uno strano paese, le lunghezze vengono misurate in metrini lunghi 6,67 cm, mentre i tempi vengono misurati in secondoni, ciascuno dei quali vale 12 secondi; a quanti metrini al secondone equivalgono approssimativamente 10 km/h?	<ul style="list-style-type: none"> * Circa 5 * Circa 50 * Circa 500 * Circa 5000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19652	Domanda 4816	FIS	Un terzo di un chilometro e mezzo a quanti metri equivale?	<ul style="list-style-type: none"> * 500 km * 50 m * 500 m * 5000 m * Nessuna delle altre risposte è corretta
19653	Domanda 4817	FIS	Due forze uguali e contrarie:	<ul style="list-style-type: none"> * non producono nessun effetto perché la loro risultante è nulla * possono dare luogo alla rotazione del corpo a cui sono applicate * sono sempre applicate a corpi diversi * imprimono sempre accelerazioni uguali e contrarie ai due corpi a cui sono applicate * Nessuna delle altre risposte è corretta
19654	Domanda 4818	FIS	Un uomo dà un calcio a una bottiglia che si trova ai suoi piedi. La forza esercitata dalla bottiglia sull'uomo è:	<ul style="list-style-type: none"> * uguale alla forza esercitata dall'uomo sulla bottiglia * maggiore della forza esercitata dall'uomo sulla bottiglia * minore della forza esercitata dall'uomo sulla bottiglia * la sua intensità dipende dalla direzione del calcio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19655	Domanda 4819	FIS	Il momento di una forza rispetto a un punto:	<ul style="list-style-type: none"> * si misura in N * sec * misura l'istante in cui la forza è applicata * non è una grandezza scalare * è una funzione della massa nel punto * Nessuna delle altre risposte è corretta
19657	Domanda 4820	FIS	L'energia totale di un sistema isolato:	<ul style="list-style-type: none"> * non aumenta, né diminuisce * tende sempre ad aumentare * tende sempre a diminuire * aumenta con l'aumentare della temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
19658	Domanda 4821	FIS	L'energia potenziale:	<ul style="list-style-type: none"> * è caratteristica del moto rettilineo uniforme * diminuisce sempre con lo spazio percorso * si misura in joule * è nulla durante la caduta di un grave * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19659	Domanda 4822	FIS	L'energia cinetica di un punto materiale può essere negativa?	<ul style="list-style-type: none"> * La domanda non ha senso fisico * Sì, se il moto è uniformemente ritardato * Sì, se la massa è negativa * No, per come è definita * Nessuna delle altre risposte è corretta
19660	Domanda 4823	FIS	Da quale delle seguenti grandezze è indipendente la temperatura di ebollizione di un liquido?	<ul style="list-style-type: none"> * Altitudine * Temperatura esterna * Pressione esterna * Tensione di vapore * Nessuna delle altre risposte è corretta
19661	Domanda 4824	FIS	La temperatura di 0 °C corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * 273,16 kelvin * 373,16 kelvin * -273,16 kelvin * 0 kelvin * Nessuna delle altre risposte è corretta
19662	Domanda 4825	FIS	Dieci atomi di gas sono contenuti in un recipiente con volume costante. All'aumentare della temperatura aumenta la pressione del gas in quanto:	<ul style="list-style-type: none"> * il gas tende alla condizione di gas perfetto * il gas si allontana dalla condizione di gas perfetto * l'energia cinetica degli atomi aumenta * l'eneraia interna non varia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19663	Domanda 4826	FIS	Nelle centrali elettriche si usa calore per produrre energia elettrica; è possibile produrre calore dall'energia elettrica?	<ul style="list-style-type: none"> * Sì, ma non tutta l'energia elettrica può essere trasformata in calore * Sì * No, in quanto quella elettrica è una forma pregiata di energia * No * Nessuna delle altre risposte è corretta
19664	Domanda 4827	FIS	Un pezzo di ghiaccio galleggia sempre nell'acqua?	<ul style="list-style-type: none"> * Dipende dalla sua forma * Sì * No * Dipende dal suo volume * Nessuna delle altre risposte è corretta
19665	Domanda 4829	FIS	Il colore di una radiazione monocromatica dipende:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla sua intensità * dalla sua velocità nel vuoto * dal numero degli atomi che si diseccitano per unità di tempo * dalla sua frequenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
19667	Domanda 4830	FIS	Se un suono si propaga in un certo mezzo con una velocità di 500 m/s e ha una frequenza di 100 Hz, la sua lunghezza d'onda vale:	<ul style="list-style-type: none"> * $500/100 = 5$ metri * $500 * 100 = 50.000$ metri * $100/500 = 0,2$ metri * $500-100 = 400$ metri * Nessuna delle altre risposte è corretta
19668	Domanda 4831	FIS	Ponendo un conduttore in un campo elettrostatico:	<ul style="list-style-type: none"> * si manifesta una corrente elettrica costante * si ha il fenomeno dell'induzione elettrostatica * si ha una polarizzazione del conduttore * si manifesta un campo magnetostatico in virtù delle cariche del conduttore * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19669	Domanda 4832	FIS	La costante dielettrica di un mezzo è:	<ul style="list-style-type: none"> * indice di quanto è carico il dielettrico * indice della polarizzabilità del dielettrico * non ha alcun significato fisico * dimensionale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19670	Domanda 4833	FIS	I raggi catodici corrispondono a un flusso di:	<ul style="list-style-type: none"> * protoni * neutroni * elettroni * nucleoni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19671	Domanda 4834	FIS	In un corpo che si muove con attrito su un piano inclinato	<ul style="list-style-type: none"> * l'energia meccanica si mantiene costante * l'energia meccanica aumenta sempre * l'energia cinetica diminuisce sempre * l'energia meccanica diminuisce sempre * Nessuna delle altre risposte è corretta
19672	Domanda 4835	FIS	La quantità di moto di un corpo è:	<ul style="list-style-type: none"> * direttamente proporzionale al quadrato della sua massa * direttamente proporzionale alla sua velocità * inversamente proporzionale alla sua velocità * inversamente proporzionale alla sua quota * Nessuna delle altre risposte è corretta
19673	Domanda 4836	FIS	In un sistema isolato il vettore quantità di moto si conserva:	<ul style="list-style-type: none"> * sempre * solo se non ci sono forze interne * mai * solo se le forze interne sono conservative * Nessuna delle altre risposte è corretta
19674	Domanda 4837	FIS	Durante il moto di un proiettile la componente del vettore velocità lungo l'asse x. è	<ul style="list-style-type: none"> * nulla * funzione lineare del tempo * costante nel tempo * funzione del tempo al quadrato * Nessuna delle altre risposte è corretta
19675	Domanda 4838	FIS	Il prodotto scalare tra due vettori è positivo quando l'angolo α che essi formano tra loro è :	<ul style="list-style-type: none"> * $\alpha > 90^\circ$ * $\alpha < 90^\circ$ * $\alpha > 45^\circ$ * $\alpha < 45^\circ$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19676	Domanda 4839	FIS	Il centro di massa di un sistema di particelle si muove di moto uniformemente accelerato:	<ul style="list-style-type: none"> * quando le particelle non interagiscono tra loro * quando la risultante delle forze esterne che agiscono sulle particelle è costante * quando le particelle interagiscono esclusivamente tra loro * quando le particelle sono in numero pari * Nessuna delle altre risposte è corretta
19678	Domanda 4840	FIS	Un sistema assorbe 200 cal ed ha un' aumento di energia interna pari a 419 J . Determinare il lavoro scambiato dal sistema	<ul style="list-style-type: none"> * 100 cal * 200 cal * 619 cal * 219 cal * Nessuna delle altre risposte è corretta
19679	Domanda 4841	FIS	Un sistema assorbe 400 cal ed ha un' aumento di energia interna pari a 200 cal . Determinare il lavoro scambiato dal sistema	<ul style="list-style-type: none"> * 100 cal * 200 cal * 600 cal * 300 cal * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19680	Domanda 4842	FIS	Un punto materiale si muove su un piano orizzontale , percorrendo una distanza d. Sapendo che la forza normale (reazione normale del piano) vale F, il lavoro compiuto dalla forza normale è:	<ul style="list-style-type: none"> * $F \cdot d$ * zero perché forza normale e spostamento sono ortogonali * non può essere determinato perché dipende dall'angolo tra F e d * non può essere determinato perché dipende dalla forza peso * Nessuna delle altre risposte è corretta
19681	Domanda 4843	FIS	Indicare in quale dei seguenti moti la componente dell'accelerazione tangente alla traiettoria è nulla	<ul style="list-style-type: none"> * moto uniformemente accelerato * moto armonico * moto dei proiettili * moto circolare uniforme * Nessuna delle altre risposte è corretta
19682	Domanda 4844	FIS	Una molla compressa di un tratto $x = 2$ cm , ha un'energia potenziale $U = 0.5$ J. Calcolare la costante elastica della molla	<ul style="list-style-type: none"> * 625 N/m * 300 N/m * 2500 N/m * 250 N/m * Nessuna delle altre risposte è corretta
19683	Domanda 4845	FIS	La seguente somma di grandezze $10m + 20cm + 5Kg$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * $35K g \cdot m$ * $1025 Kg \cdot cm$ * Non ha senso * è indeterminata * Nessuna delle altre risposte è corretta
19684	Domanda 4846	FIS	Una grandezza scalare deve essere espressa:	<ul style="list-style-type: none"> * da un numero puro * da due numeri * da un numero e relativa direzione * da un numero e dall' unità di misura * Nessuna delle altre risposte è corretta
19685	Domanda 4847	FIS	Un sistema di coordinate cartesiane ortogonale permette:	<ul style="list-style-type: none"> * Di individuare la posizione di un punto nello spazio * Di misurare la velocità di un corpo * Di risolvere le equazioni algebriche * di valutare il moto dei corpi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19686	Domanda 4848	FIS	Gli errori di misura:	<ul style="list-style-type: none"> * sono inevitabili * in alcune condizioni di misura sono nulli * possono essere conosciuti esattamente * possono essere evitati * Nessuna delle altre risposte è corretta
19687	Domanda 4849	FIS	Quale proprietà dell' acqua provoca il suo innalzamento in un capillare:	<ul style="list-style-type: none"> * la densità * la viscosità * la tensione superficiale * la tensione di vapore * Nessuna delle altre risposte è corretta
19689	Domanda 4850	FIS	Quando un liquido evapora:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta la temperatura del liquido * diminuisce la massa del liquido * diminuisce la pressione del liquido * aumenta la pressione del liquido * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19690	Domanda 4851	FIS	Il pianeta Giove orbita a una distanza di circa 5.2 u.a. dal Sole. Il suo periodo di rivoluzione è circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 12 anni * 5 anni * 25 anni * 100 anni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19691	Domanda 4852	FIS	Secondo la teoria della relatività un corpo non può superare la velocità della luce	<ul style="list-style-type: none"> * perché sarebbe necessaria un'energia infinita per portarlo a tale velocità * perché andrebbe indietro nel tempo * perché si trasformerebbe esso stesso in un raggio di luce * perché cadrebbe in un buco nero * Nessuna delle altre risposte è corretta
19692	Domanda 4853	FIS	Per essere utilizzato in un reattore nucleare, l'uranio deve essere arricchito, cioè la percentuale di isotopo 235 deve essere superiore a un valore critico pari a circa il 3%. La ragione di questo fatto è che:	<ul style="list-style-type: none"> * l'isotopo 235 è l'unico isotopo dell'uranio che subisce una fissione quando viene colpito da un neutrone * l'isotopo 235 produce un'energia maggiore nella reazione nucleare, per cui l'uranio arricchito è un combustibile di migliore qualità * i reattori in commercio sono prodotti per usare solo questo particolare tipo di uranio, in maniera da evitare utilizzi a scopi non pacifici * tutto l'uranio in circolazione è stato già utilizzato in reattori nucleari, e deve essere rigenerato per poter essere utilizzato nuovamente * Nessuna delle altre risposte è corretta
19693	Domanda 4854	FIS	I satelliti geostazionari orbitano a una distanza di circa 30000 km al di sopra dell'equatore. La ragione di questo fatto è che:	<ul style="list-style-type: none"> * si tratta dell'unica orbita in cui il satellite è fermo rispetto alla superficie terrestre * solo da tale posizione il satellite può comunicare con punti della superficie terrestre situati sia nell'emisfero boreale che in quello australe * in questo modo si minimizza l'interazione con il campo magnetico terrestre, che produce disturbi nella comunicazione * tale orbita attraversa una regione di atmosfera detta ionosfera, che riflette il segnale elettromagnetico facendolo giungere sulla terra * Nessuna delle altre risposte è corretta
19694	Domanda 4855	FIS	La costante di Planck fu introdotta nel 1900 da Max Planck per spiegare:	<ul style="list-style-type: none"> * lo spettro del corpo nero * le righe spettrali degli atomi * i calori specifici dei solidi * l'effetto fotoelettrico * Nessuna delle altre risposte è corretta
19695	Domanda 4856	FIS	Secondo la teoria atomica di Bohr, l'elettrone che orbita attorno al nucleo dell'idrogeno:	<ul style="list-style-type: none"> * si muove su orbite di energia e momento angolare costanti, emettendo o assorbendo radiazione elettromagnetica solo nel passare da un'orbita all'altra * emette una radiazione elettromagnetica di frequenza pari alla frequenza di rotazione attorno al nucleo * può avere qualsiasi momento angolare, ma la sua energia deve essere un multiplo intero di una quantità detta quanto di energia * deve avere necessariamente momento angolare nullo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19696	Domanda 4857	FIS	L'entropia di un sistema termodinamico ha la seguente proprietà:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta quando il sistema assorbe calore in una trasformazione reversibile * aumenta quando il sistema compie lavoro in modo irreversibile * rimane costante se il sistema è isolato * aumenta sempre * Nessuna delle altre risposte è corretta
19697	Domanda 4858	FIS	L'entropia di un sistema termodinamico ha un'interpretazione microscopica. Essa infatti può essere definita come:	<ul style="list-style-type: none"> * il logaritmo del numero di stati microscopici corrispondenti a un certo stato macroscopico * il grado di agitazione termica delle molecole * il disordine nella configurazione spaziale degli oggetti che compongono il sistema * l'energia associata agli urti dovuti al moto caotico delle molecole * Nessuna delle altre risposte è corretta
19698	Domanda 4859	FIS	Uno di due gemelli intraprende un lungo viaggio nello spazio, raggiungendo velocità prossime a quella della luce. Al ritorno a casa trova che:	<ul style="list-style-type: none"> * il tempo trascorso sulla terra è maggiore di quello trascorso sull'astronave * torna sulla la terra molti anni prima di quando è partito * il tempo trascorso è uguale sulla terra e sull'astronave, ma il gemello che è rimasto a casa appare più invecchiato * non è possibile stabilire quale dei due gemelli sia invecchiato di più * Nessuna delle altre risposte è corretta
19700	Domanda 4860	FIS	Il principio di indeterminazione di Heisenberg stabilisce che:	<ul style="list-style-type: none"> * non è possibile misurare contemporaneamente con precisione arbitraria posizione e velocità di una particella * non è possibile misurare nessuna grandezza fisica con precisione arbitraria * non è possibile misurare con precisione arbitraria l'energia di un sistema fisico quantistico * l'energia di un sistema fisico quantistico è determinata a meno di un quanto di energia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19701	Domanda 4861	FIS	Sapendo che $1\text{\AA} = 10 \cdot 10^{-10} \text{ m}$, individuare quale delle seguenti uguaglianze non è corretta.	<ul style="list-style-type: none"> * $1 \text{ GeV} = 10^6 \text{ keV}$ * $50 \text{ km} = 5 \cdot 10^{14} \text{ \AA}$ * $0,01 \text{ }\mu\text{g} = 10^{-8} \text{ kg}$ * $60.000 \text{ ns} = 10^{-6} \text{ min}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19702	Domanda 4862	FIS	Una grandezza scalare, moltiplicata per una grandezza vettoriale, dà come risultato :	<ul style="list-style-type: none"> * una grandezza sia scalare che vettoriale * una grandezza scalare * una grandezza vettoriale * la costante di Planck * Nessuna delle altre risposte è corretta
19703	Domanda 4863	FIS	Misurando la larghezza l e l'altezza "h" di un tavolo si trovano i seguenti valori: $l = (180 \pm 0,2) \text{ cm}$ e $h = (80 \pm 0,1) \text{ cm}$. Dire quale delle due misure è più precisa.	<ul style="list-style-type: none"> * l * h * Hanno la stessa precisione * Per rispondere occorre conoscere gli errori assoluti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19704	Domanda 4864	FIS	Data la misura della lunghezza di un circuito in chilometri, si riconoscano tra le seguenti le dimensioni dell'errore assoluto e dell'errore relativo della misura.	<ul style="list-style-type: none"> * [L]; [L] * [L]; [L]² * Adimensionale; [L] * [L] ; adimensionale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19705	Domanda 4865	FIS	Sottraendo tra loro due grandezze espresse in metri si ottiene?	<ul style="list-style-type: none"> * una lunghezza espressa in metri * una lunghezza espressa in metri quadrati * una superficie espressa in metri quadrati * un numero puro * Nessuna delle altre risposte è corretta
19706	Domanda 4866	FIS	La distanza media Terra-Luna è circa 380.000 km e il raggio della Luna è circa 1750 km (0,27 volte quello della Terra); il rapporto tra la massa della Luna e quella della Terra è 1 / 81. Quale delle seguenti risposte individua più ugra	<ul style="list-style-type: none"> * Il centro della Luna * A mezza via tra la Luna e la Terra * Il centro della Terra * All'interno della Terra ma non al centro * Nessuna delle altre risposte è corretta
19707	Domanda 4867	FIS	Nell'urto anelastico di due corpi liberi si conserva la quantità di moto del sistema composto dai due corpi?	<ul style="list-style-type: none"> * Sì, in quanto sul sistema non agiscono forze esterne * No, in quanto l'urto è anelastico * No, se i due corpi non hanno la stessa massa * No, in quanto non si conserva l'energia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19708	Domanda 4868	FIS	Quando due volumi uguali di gas perfetti diversi possono contenere lo stesso numero di molecole?	<ul style="list-style-type: none"> * Quando hanno uguale pressione e temperatura diversa * Quando hanno uguale temperatura e pressione. * Sempre alla pressione di 1 bar * Sempre alla temperatura di zero gradi Celsius * Nessuna delle altre risposte è corretta
19709	Domanda 4869	FIS	Quando la tensione di vapore diventa uguale alla pressione esterna, un liquido:	<ul style="list-style-type: none"> * smette di evaporare * bolle * congela * si raffredda * Nessuna delle altre risposte è corretta
19711	Domanda 4870	FIS	Quale delle seguenti forze ha intensità (modulo) minore?	<ul style="list-style-type: none"> * Il peso (per noi, sulla Terra) di una massa di 20 kg * 100 dine * 200 Pa * cm² * 2 barie * m² * Nessuna delle altre risposte è corretta
19712	Domanda 4871	FIS	Il caffè contenuto in una tazza situata in un ambiente a temperatura costante di 20 °C si è raffreddato dalla temperatura di 90 °C a quella di 70 °C in tre minuti. Se si desidera bere il caffè alla temperatura di 50 °C	<ul style="list-style-type: none"> * 1 minuto * 2 minuti * 3 minuti * più di 3 minuti * Nessuna delle altre risposte è corretta
19713	Domanda 4872	FIS	Un frigorifero ha lo scopo di mantenere a bassa temperatura una cella frigorifera. Nel contempo esso ha l'effetto di:	<ul style="list-style-type: none"> * riscaldare l'ambiente in cui si trova * raffreddare l'ambiente * lasciare immutato l'ambiente * aumentare l'umidità dell'ambiente * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19714	Domanda 4873	FIS	L'unità di misura del rendimento è:	<ul style="list-style-type: none"> * la caloria * il joule * il kelvin * il rendimento è una grandezza adimensionale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19715	Domanda 4874	FIS	L'eco è dovuta al fenomeno di:	<ul style="list-style-type: none"> * rifrazione di onde sonore * diffrazione di onde sonore * interferenza di onde sonore * riflessione di onde sonore * Nessuna delle altre risposte è corretta
19716	Domanda 4875	FIS	Il suono arriva al cervello sotto forma di:	<ul style="list-style-type: none"> * vibrazione meccanica * radiazione ionizzante * impulso elettrico * scarica di adrenalina * Nessuna delle altre risposte è corretta
19717	Domanda 4876	FIS	Due lampadine sono inserite in un circuito che comprende una pila e un interruttore. Come devono essere collegate le due lampadine perché possa verificarsi la condizione che una lampadina sia accesa e una sia spenta?	<ul style="list-style-type: none"> * In serie * In parallelo con l'interruttore inserito in uno dei due rami * In serie con l'interruttore inserito in mezzo alle due lampadine * La condizione in cui una lampadina è spenta e una accesa non può mai verificarsi perché le lampadine appartengono allo stesso circuito * Nessuna delle altre risposte è corretta
19718	Domanda 4877	FIS	Una carica elettrica puntiforme si muove inizialmente con velocità costante fino a quando non entra in una zona nella quale il suo moto diventa circolare; allora la zona in cui la carica si muove è sede di un campo:	<ul style="list-style-type: none"> * elettrico costante * neutro * magnetico * gravitazionale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19732	Domanda 500000	FIS	Il primo della termodinamica:	<ul style="list-style-type: none"> * stabilisce l'equivalenza fra calore e lavoro * stabilisce l'equivalenza fra calore e temperatura * stabilisce che il calore non è una forma di energia * stabilisce che il calore non si può convertire in lavoro * Nessuna delle altre risposte è corretta
19733	Domanda 500001	FIS	Una data massa di gas è contenuta in un recipiente ermetico a pareti rigide viene riscaldata dall'esterno. Quale tra le seguenti grandezze non varia?	<ul style="list-style-type: none"> * La pressione * L'energia cinetica media * La densità * La temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
19734	Domanda 500002	FIS	La frequenza alla quale trasmettono le radio è dell'ordine di:	<ul style="list-style-type: none"> * 10 MHz * 1 MHz * 100 MHz * 100 kHz * Nessuna delle altre risposte è corretta
19735	Domanda 500003	FIS	Per una macchina che marcia lungo una strada piana, l'attrito tra le ruote ed l'asfalto è:	<ul style="list-style-type: none"> * dannoso * inutile nel vuoto * essenziale * inutile * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19736	Domanda 500004	FIS	Un sasso viene lasciato cadere da una alta torre. Dopo un tempo t dall'inizio della caduta la sua velocità sia 15 m/s. All'istante $3t$ la velocità è:	<ul style="list-style-type: none"> * 45 m/s * 5 m/s * 30 m/s * 135 m/s * Nessuna delle altre risposte è corretta
19737	Domanda 500005	FIS	Le linee di forza del campo magnetico:	<ul style="list-style-type: none"> * non possono essere linee chiuse * sono sempre linee rette * sono sempre linee chiuse * possono avere una forma qualsiasi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19738	Domanda 500006	FIS	La candela è l'unità di misura della:	<ul style="list-style-type: none"> * la radianza * l'intensità luminosa * il flusso luminoso * l'efficienza luminosa * Nessuna delle altre risposte è corretta
19739	Domanda 500008	FIS	Un elettrone, un protone ed un neutrone si muovono di moto rettilineo uniforme e passano attraverso i piatti piani di un condensatore carico. Sapendo che inizialmente tre particelle si muovono in un piano parallelo ed equidistante da quello dei piatti del	<ul style="list-style-type: none"> * le tre particelle procedono in modo rettilineo * la traiettoria del neutrone rimane rettilinea, mentre il protone e l'elettrone flettono verso lo stesso piatto * le tre particelle seguono tre traiettorie differenti * la traiettoria del protone rimane rettilinea, mentre il neutrone e l'elettrone flettono verso due piatti differenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
19740	Domanda 500009	FIS	Gli atomi che costituiscono un gas:	<ul style="list-style-type: none"> * si muovono più rapidamente se il gas si riscalda * si muovono ordinatamente * si muovono di moto rettilineo uniforme * vibrano attorno alla loro posizione d'equilibrio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19741	Domanda 500010	FIS	Una pentola è posta su un fornello per cucinare la pasta e l'acqua sta bollendo. Se si diminuisce l'intensità della fiamma:	<ul style="list-style-type: none"> * aumenta la quantità di vapore generato * la temperatura dell'acqua rimane costante e la pressione diminuisce * la temperatura dell'acqua non cambia, ma l'ebollizione diventa meno intensa * diminuiscono la pressione e la temperatura dell'acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta
18437	Domanda 110274	GEN	Qual è il medico specialista che si occupa principalmente dei bambini in età scolare	<ul style="list-style-type: none"> * Neonatologo * Geriatra * Pediatria * Ginecologo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18438	Domanda 110275	GEN	Qual è il medico specialista che si occupa principalmente delle persone anziane	<ul style="list-style-type: none"> * Neonatologo * Geriatra * Pediatria * Ginecologo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18439	Domanda 110276	GEN	Qual è il nome della porzione di intestino più vicina allo stomaco	<ul style="list-style-type: none"> * Diggiuno * Ileio * Duodeno * Cieco * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18440	Domanda 110277	GEN	Qual è il nome della porzione di intestino più lontana dallo stomaco	<ul style="list-style-type: none"> * Digiuno * Ileo * Duodeno * Colon * Nessuna delle altre risposte è corretta
18441	Domanda 110278	GEN	Quale delle seguenti coppie di parole ha una sua coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Apatia - Fegato * Dispepsia - Rene * Isomeria - Lavaggio * Anemia - Sangue * Nessuna delle altre risposte è corretta
18442	Domanda 110279	GEN	Quale delle seguenti coppie di parole ha una sua coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Insulinemia - Diabete * Dispnea - Visione indistinta * Fantasia - Fanatismo eccessivo * Apatia - Insufficienza epatica * Nessuna delle altre risposte è corretta
18443	Domanda 110280	GEN	Quale delle seguenti coppie di parole ha una sua coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Emesi - Fegato * Dispepsia - Colon * Isomeria - Malvasia * Anemia - Eresia * Nessuna delle altre risposte è corretta
18444	Domanda 110284	GEN	Quale delle seguenti coppie di parole ha una sua coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Eresia - Calvizie * Emesi - Prurito * Setticiemia - Perdita di sangue dal naso * Acatisia - Iperattività motoria * Nessuna delle altre risposte è corretta
18445	Domanda 110285	GEN	Quale delle seguenti coppie di parole ha una sua coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Parestesia - Calvizie * Emesi - Prurito * Setticiemia - Infezione grave * Fantasia - Paura * Nessuna delle altre risposte è corretta
18446	Domanda 110286	GEN	Quale delle seguenti coppie di parole ha una sua coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Parestesia - Formicolio * Emesi - Prurito * Analgesia - Infezione grave * Fantasia - Paura * Nessuna delle altre risposte è corretta
18447	Domanda 110287	GEN	L'osso del braccio più vicino alla spalla prende il nome di	<ul style="list-style-type: none"> * Omero * Sterno * Tibia * Femore * Nessuna delle altre risposte è corretta
18448	Domanda 110288	GEN	L'osso del braccio più vicino alla spalla prende il nome di	<ul style="list-style-type: none"> * Coccige * Malleolo * Rotula * Tarso * Nessuna delle altre risposte è corretta
18449	Domanda 110289	GEN	Una malattia idiopatica	<ul style="list-style-type: none"> * è legata alla lingua parlata dal paziente * non ha alcuna causa apparente * non è secondaria ad altre patologie * corrisponde a tutte le definizioni date tranne una * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18450	Domanda 110291	GEN	Negli anni '20 la Spagnola fu in Europa la causa prima di un numero di morti addirittura superiori a quello avutosi nella grande guerra. Si trattò di un'epidemia di	<ul style="list-style-type: none"> * colera * influenza * AIDS * lue * Nessuna delle altre risposte è corretta
18451	Domanda 110293	GEN	La Paralisi agitante è	<ul style="list-style-type: none"> * sinonimo di malattia di Parkinson * un ossimoro * un disturbo psichiatrico * un disturbo intestinale successivo ad intervento chirurgico (ileo paralitico) e caratterizzato da impellente bisogno di evacuare * Nessuna delle altre risposte è corretta
18452	Domanda 110294	GEN	La psicosi maniaco-depressiva è	<ul style="list-style-type: none"> * una lieve flessione del tono dell'umore curabile con l'erba di San Giovanni (iperico) * un grave disturbo mentale caratterizzato da drammatiche oscillazioni del tono dell'umore e curabile con sali di litio * un disturbo della personalità caratterizzato da eccessi sessuali seguiti da repentini pentimenti * un disturbo d'ansia curabile con tranquillanti minori * Nessuna delle altre risposte è corretta
18453	Domanda 110298	GEN	I primati sono	<ul style="list-style-type: none"> * valutazioni qualitative di reparti ospedalieri * invertebrati * gli organismi viventi più antichi * mammiferi * Nessuna delle altre risposte è corretta
18454	Domanda 110300	GEN	La soglia del dolore è	<ul style="list-style-type: none"> * una pratica psichiatrica un tempo utilizzata per calmare i pazienti resistenti a qualsiasi trattamento * la stimolazione limite al di sotto della quale il dolore viene tollerato * uguale per ogni individuo * indipendente da fattori psichici * Nessuna delle altre risposte è corretta
18455	Domanda 110301	GEN	L'alluce valgo è un'affezione	<ul style="list-style-type: none"> * che colpisce tipicamente i calciatori * che colpisce tipicamente i tennisti * che colpisce tipicamente chi frequenta le piscine * che può essere favorita dall'impiego di calzature non idonee * Nessuna delle altre risposte è corretta
18456	Domanda 110304	GEN	Il piede d'atleta è una	<ul style="list-style-type: none"> * micosi * malattia professionale del calciatore * forma di ipertrofia da sforzo * ectoparassitosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
18457	Domanda 110305	GEN	La verruca è una	<ul style="list-style-type: none"> * infezione virale * infezione fungina * dermatite da contatto * allergia ai disinfettanti da piscina * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18458	Domanda 110306	GEN	La scabbia o rogna è una	<ul style="list-style-type: none"> * malattia che colpisce solo i cani * parassitosi da piattole * forma di pediculosi * infestazione cutanea da acari * Nessuna delle altre risposte è corretta
18459	Domanda 110312	GEN	A che cosa serve lo sfigmomanometro	<ul style="list-style-type: none"> * A gonfiare le ruote della bicicletta * A misurare la capacità prensile delle mani * A misurare la pressione arteriosa * A predire il tempo in montagna * Nessuna delle altre risposte è corretta
18460	Domanda 110314	GEN	Quale delle seguenti coppie di parole ha una sua coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Neoplasia - Unghia * Dispepsia - Stomaco * Cinesia - Cina * Anestesia - Udito * Nessuna delle altre risposte è corretta
18461	Domanda 110315	GEN	Quale delle seguenti coppie di parole ha una sua coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Apatia - Fegato * Displasia - Rene * Dispnea - Polmoni * Simpatia - Sangue * Nessuna delle altre risposte è corretta
18462	Domanda 110316	GEN	Quale delle forme farmaceutiche seguenti può essere somministrata per via topica	<ul style="list-style-type: none"> * Supposte * Pomate * Compresse * Più di una di quelli indicate * Nessuna delle altre risposte è corretta
18463	Domanda 110317	GEN	Qual è il significato più corretto del termine preparazione galenica:	<ul style="list-style-type: none"> * La particolare preparazione culturale che si deve conseguire per superare l'esame universitario di Galenica farmaceutica * La preparazione di un farmaco a livello industriale * La corretta preparazione di un farmaco effettuata in farmacia dal farmacista * La preparazione della tesi sperimentale per conseguire la laurea in Farmacia * Nessuna delle altre risposte è corretta
18464	Domanda 110318	GEN	Quale è stato il giudizio del mondo scientifico attuale sulla validità terapeutica dei farmaci utilizzati per la Cura Di Bella	<ul style="list-style-type: none"> * Positivo * Pienamente positivo * Negativo * Non è stato pronunciato nessun giudizio * Nessuna delle altre risposte è corretta
18465	Domanda 110319	GEN	Il numero di farmacie ubicate in un centro urbano è in relazione	<ul style="list-style-type: none"> * Al numero di cittadini residenti * All'importanza della città * Al numero di farmacisti residenti * Alle norme stabilite dal Consiglio comunale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18466	Domanda 110320	GEN	Il numero di farmacie ubicate in un centro urbano è in relazione	<ul style="list-style-type: none"> * All'estensione del territorio comunale * All'importanza della città * Al numero di medici residenti * Alle norme stabilite da leggi nazionali * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18467	Domanda 110321	GEN	Che cosa indica la sigla SSN	<ul style="list-style-type: none"> * Una strada statale alla quale ancora non è stato assegnato il numero * Un'organizzazione provinciale integrata degli Ordini dei Medici e dei Farmacisti che sovrintende alla salute pubblica nel territorio * Un'organizzazione dello Stato deputata a tutelare la salute dei cittadini * Nessuna delle indicazioni riportate * Nessuna delle altre risposte è corretta
18468	Domanda 110322	GEN	Con la dizione farmaci generici si indicano	<ul style="list-style-type: none"> * Le classi di farmaci di uso comune * I farmaci non utilizzabili nelle cliniche per malattie specialistiche * I farmaci da banco * I farmaci contenenti principi attivi per i quali è scaduto il brevetto * Nessuna delle altre risposte è corretta
18469	Domanda 110323	GEN	Il termine isomeria si riferisce a molecole	<ul style="list-style-type: none"> * Averi la stessa formula grezza * Nelle quali sullo stesso scheletro molecolare, i gruppi sostituenti identici occupano posizioni diverse * Formate da un numero diverso degli stessi atomi * Biatomiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
18470	Domanda 110324	GEN	L'apertura della farmacia durante la notte	<ul style="list-style-type: none"> * E' un obbligo previsto da legge per le strutture sanitarie * Una scelta personale del farmacista * Una strategia commerciale per incrementare il reddito della farmacia * Una possibilità che permette di tener chiusa la farmacia durante il giorno per un orario corrispondente a quello dell'apertura notturna * Nessuna delle altre risposte è corretta
18471	Domanda 110325	GEN	Che cosa è una farmacia rurale	<ul style="list-style-type: none"> * Una piccola farmacia ubicata in campagna * Una farmacia ubicata in un agglomerato urbano nel quale il numero di residenti è basso * Una farmacia dove si trovano esclusivamente i farmaci veterinari * Una farmacia gestita da personale con laurea triennale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18472	Domanda 110327	GEN	Una farmacia territoriale può essere gestita	<ul style="list-style-type: none"> * Da qualunque cittadino purché maggiorenne e sano di mente * Da un laureato in discipline sanitarie * Da un cittadino che ha ereditato una farmacia * Da un farmacista che abbia superato un apposito concorso di assegnazione delle farmacie * Nessuna delle altre risposte è corretta
18473	Domanda 110328	GEN	Una farmacia comunale può essere gestita	<ul style="list-style-type: none"> * Da un dipendente comunale residente nel paese in cui è ubicata la farmacia * Da un laureato in medicina specializzato in Igiene * Da un medico * Da un direttore laureato in farmacia che abbia superato l'Esame di stato * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18474	Domanda 110329	GEN	Con il termine posologia si intende	<ul style="list-style-type: none"> * Il breve riposo in poltrona dopo il pranzo * La posizione che frequentemente assumono alcuni soggetti affetti da particolari malattie distrofiche * Tempi, modi e quantità che regolano l'assunzione dei farmaci * Nessuna delle risposte riportate * Nessuna delle altre risposte è corretta
18475	Domanda 110330	GEN	Una farmacia ospedaliera può essere gestita	<ul style="list-style-type: none"> * Da un religioso, ma solo nei casi in cui l'ospedale è ubicato all'interno di un convento * Da un infermiera che ha conseguito la laurea specialistica * Da un farmacista ospedaliero * Da un farmacista, a condizione che abbia superato un apposito concorso di assegnazione delle farmacie * Nessuna delle altre risposte è corretta
18476	Domanda 110331	GEN	Una farmacia rurale può essere gestita	<ul style="list-style-type: none"> * Da un laureato in farmacia che abbia superato l'Esame di stato * Da un vincitore di apposito concorso che, tra tutte le farmacie riportate nel bando, ha optato per quella determinata farmacia rurale * Da un farmacista che abbia ricevuto la nomina di gestore provvisorio * Da tutti i soggetti indicati * Nessuna delle altre risposte è corretta
18477	Domanda 110332	GEN	I farmaci reperibili in farmacia	<ul style="list-style-type: none"> * Dipendono dalle particolari scelte personali del farmacista titolare * Sono collegati alla particolare specializzazione conseguita dal titolare * Sono collegati alle preferenze mostrate dagli abitanti del luogo * Devono essere tutti quelli utilizzabili in ambito sanitario con l'obbligo del farmacista di reperire .nel tempo più breve possibile gli eventuali mancanti * Nessuna delle altre risposte è corretta
18478	Domanda 110333	GEN	I farmaci reperibili in farmacia	<ul style="list-style-type: none"> * Devono essere quelli aventi prezzo più basso * Hanno prezzi diversi in funzione della data di scadenza della confezione * Hanno confezioni esterne variabili a prezzo diverso per venire incontro alle diverse esigenze degli acquirenti * Posseggono tutti l'autorizzazione del Ministero della Sanità * Nessuna delle altre risposte è corretta
18479	Domanda 110334	GEN	L'apertura della farmacia durante la notte	<ul style="list-style-type: none"> * Inizia al calar del sole * Termina all'alba * Si estende dall'orario di normale chiusura a quello della successiva apertura delle farmacie urbane della città * Si estende nei due intervalli che vanno dalle venti all'una e dalle sei alle otto * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18480	Domanda 110336	GEN	Gli alimenti di origine vegetale sottoposti a trattamenti di conservazione in ambito casalingo possono, se ingeriti, provocare malattie molto gravi. Tra quelle sotto elencate, quale è quella frequente?	<ul style="list-style-type: none"> * Tetano * Rabbia * Salmonellosi * Malaria * Nessuna delle altre risposte è corretta
18481	Domanda 110337	GEN	Nelle risposte seguenti vengono accomunate persone, situazioni storiche e collocazioni geografiche che indicano le pietre miliari della storia dei farmaci. Quale tra esse è corretta?	<ul style="list-style-type: none"> * Ehrlich - Sifilide - Chinina * Pasteur-Francia-Cimetidina * Dogmak - XIX secolo - Streptomina * Fleming - Scozia - Penicillina * Nessuna delle altre risposte è corretta
18482	Domanda 110338	GEN	Il lorazepam o Tavor ha proprietà	<ul style="list-style-type: none"> * Anestetiche * Tricologiche * Antipertensive * Ansiolitiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
18483	Domanda 110339	GEN	La Magnesina S. Pellegrino ha proprietà	<ul style="list-style-type: none"> * Purganti * Sedative * Antipertensive * Ansiolitiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
18484	Domanda 110340	GEN	L'Aspirina ha proprietà	<ul style="list-style-type: none"> * Antifebbrili * Ipertensive * Antidiabetiche * Ansiolitiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
18485	Domanda 110341	GEN	La Cocaina ha proprietà	<ul style="list-style-type: none"> * Emetiche * Sedative * Anestetiche locali * Ansiolitiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
18486	Domanda 110342	GEN	Quali dei corsi di laurea sotto elencati vengono attualmente impartiti nelle Facoltà di Farmacia italiane	<ul style="list-style-type: none"> * Tutti quelli elencati * Chimica e tecnologia farmaceutiche * Tecniche erboristiche * Informazione scientifica sul farmaco * Nessuna delle altre risposte è corretta
18487	Domanda 110343	GEN	La chinina viene principalmente usata	<ul style="list-style-type: none"> * Per il raffreddore * Per la malaria * Per il mal di testa * Per stimolare l'appetito * Nessuna delle altre risposte è corretta
18488	Domanda 110344	GEN	All'inizio del secolo scorso la chinina (chiamata Chinino di Stato) veniva venduta al pubblico	<ul style="list-style-type: none"> * Nelle osterie * Nelle tabaccherie * Nelle trattorie * Negli ospedali * Nessuna delle altre risposte è corretta
18489	Domanda 110345	GEN	Le pastiglie di codeina si usano principalmente	<ul style="list-style-type: none"> * Per la tosse * Per il raffreddore * Per il mal di denti * Per stimolare l'appetito * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18490	Domanda 110346	GEN	La saccarina	<ul style="list-style-type: none"> * E' uno zucchero come il saccarosio * E' molto dolce * E' amara e sgradevole * E' un prodotto naturale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18491	Domanda 110348	GEN	In assenza di malattie specifiche i crampi muscolari sono principalmente dovuti alla perdita da parte dell'organismo di	<ul style="list-style-type: none"> * Sali * Zuccheri * Fattori endogeni che regolano la temperatura corporea * Proteine * Nessuna delle altre risposte è corretta
18492	Domanda 110349	GEN	Tra quelli elencati, quali sono i requisiti necessari e sufficienti nel nostro Paese per poter svolgere la professione di farmacista	<ul style="list-style-type: none"> * Iscrizione all'Ordine professionale dei medici * Laurea in farmacia * Essere proprietario di una farmacia * Laurea in Farmacia ed in CTF * Nessuna delle altre risposte è corretta
18493	Domanda 110350	GEN	Quali, tra quelli elencati, NON costituiscono requisito necessario nel nostro Paese per poter svolgere la professione di farmacista	<ul style="list-style-type: none"> * Iscrizione all'Ordine professionale dei farmacisti * Laurea in farmacia * Possedere una farmacia * Conseguimento dell'abilitazione all'esercizio professionale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18494	Domanda 110351	GEN	Quali sono le qualifiche dei soggetti che possono far parte delle commissioni di esame nelle Facoltà universitarie	<ul style="list-style-type: none"> * Tutti quelli indicati * Ricercatori * Professori a contratto * Cultori della materia * Nessuna delle altre risposte è corretta
18495	Domanda 110352	GEN	Quale delle definizioni seguenti descrive in maniera più precisa i crediti universitari che vengono attribuiti ai singoli insegnamenti di un corso di laurea: i crediti sono in relazione con	<ul style="list-style-type: none"> * Il numero totale delle ore delle lezioni che vengono impartite ex cathedra per quel determinato insegnamento * Il numero delle ore totali impiegate dallo studente per prepararsi a sostenere l'esame di un determinato insegnamento * Il numero delle ore totali impiegate dallo studente per seguire le lezioni del corso e prepararsi a sostenere il relativo esame * Il numero delle ore totali impiegate dallo studente per seguire le lezioni del corso, prepararsi a sostenere il relativo esame e per spostarsi dalla sede di residenza alla sede dove è ubicata l'Università * Nessuna delle altre risposte è corretta
18496	Domanda 110353	GEN	Quale delle definizioni seguenti descrive in maniera più precisa i crediti universitari che vengono attribuiti ai singoli insegnamenti di un corso di laurea: i crediti sono in relazione con	<ul style="list-style-type: none"> * Il numero totale delle ore delle lezioni che vengono impartite ex cathedra per quel determinato insegnamento * Il numero delle ore totali impiegate dallo studente per prepararsi a sostenere l'esame di un determinato insegnamento * La difficoltà intrinseca del corso * Il numero delle ore totali impiegate dallo studente per seguire le lezioni del corso, prepararsi a sostenere il relativo esame e per spostarsi dalla sede di residenza alla sede dove è ubicata l'Università * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18497	Domanda 110354	GEN	Nell' Università italiana sono previste lauree, lauree specialistiche e lauree magistrali. Quale delle affermazioni seguenti riguardanti tali corsi di studio corrisponde alla realtà:	<ul style="list-style-type: none"> * Le lauree hanno durata biennale * Le lauree specialistiche hanno durata triennale * Le lauree magistrali hanno durata quadriennale * Alcune lauree magistrali possono avere durata esennale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18498	Domanda 110355	GEN	Nell' Università italiana sono previste lauree, lauree specialistiche e lauree magistrali. Quale delle affermazioni seguenti riguardanti tali corsi di studio NON corrisponde alla realtà:	<ul style="list-style-type: none"> * La durata dei corsi di laurea dipende dalla singola sede universitaria * Le lauree hanno durata triennale * Le lauree specialistiche hanno durata biennale * Le lauree magistrali hanno durata quinquennale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18499	Domanda 110356	GEN	Che cosa è una farmacia rurale	<ul style="list-style-type: none"> * Nessuna di quelle indicate * Una farmacia gestita da un veterinario * Una farmacia dove si trovano esclusivamente i farmaci veterinari * Una farmacia gestita da personale con laurea triennale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18500	Domanda 110357	GEN	Chi può spedire una ricetta in farmacia	<ul style="list-style-type: none"> * I soli laureati in farmacia che lavorano all'interno della farmacia e che hanno superato l'Esame di stato * Soltanto il titolare della farmacia e gli studenti in farmacia che svolgono il tirocinio professionale obbligatorio * Il titolare della farmacia e tutti i laureati che svolgono una qualunque attività all'interno della struttura * I laureati, anche se non dipendenti, che abbiano lavorato per almeno tre anni in un'altra farmacia * Nessuna delle altre risposte è corretta
18501	Domanda 110358	GEN	Chi può spedire una ricetta in farmacia	<ul style="list-style-type: none"> * I soli laureati in farmacia che lavorano all'interno della farmacia e che hanno superato l'Esame di stato * Più di uno dei soggetti indicati * Il direttore della farmacia * Tutto il personale dipendente della farmacia a condizione che abbia conseguito una laurea specialistica di tipo sanitario * Nessuna delle altre risposte è corretta
18502	Domanda 110359	GEN	Chi può spedire una ricetta in farmacia	<ul style="list-style-type: none"> * Soltanto il titolare della farmacia e gli studenti in farmacia che svolgono il tirocinio professionale obbligatorio * Il titolare della farmacia e tutti i laureati che svolgono una qualunque attività all'interno della struttura * Più di uno dei soggetti indicati * Tutto il personale dipendente della farmacia a condizione che abbia conseguito una laurea specialistica di tipo sanitario * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18503	Domanda 110360	GEN	Chi può spedire una ricetta in farmacia	<ul style="list-style-type: none"> * Generalmente il dipendente, anche non laureato, che ha il compito di mantenere i contatti con l' ufficio postale più vicino * Il dipendente che abita più vicino all'ufficio postale * Il dipendente che ha la grafia più leggibile * Nessuno dei soggetti indicati * Nessuna delle altre risposte è corretta
18504	Domanda 110361	GEN	Che cosa si intende, in ambito farmaceutico, con il termine spedire una ricetta	<ul style="list-style-type: none"> * Consegnare ad un cittadino un farmaco prescritto da un medico * L'inoltrò postale, da parte del cittadino all'Ente statale che rimborsa la spesa sanitaria, della ricetta medica che gli ha permesso di avere un farmaco * L'inoltrò postale, da parte del farmacista all'Ente statale che rimborsa la spesa sanitaria, di una ricetta che non era stata inoltrata insieme a tutte le altre * Mandare indietro, per posta, una ricetta al medico che l'ha prescritta * Nessuna delle altre risposte è corretta
18505	Domanda 110363	GEN	Per laurea sanitaria a ciclo unico si intende la laurea in	<ul style="list-style-type: none"> * Veterinaria * Medicina e chirurgia * Odontoiatria * Tutte quelle indicate * Nessuna delle altre risposte è corretta
18506	Domanda 110364	GEN	La laurea in Farmacia conseguita nell'Università italiana viene riconosciuta in ambito europeo	<ul style="list-style-type: none"> * No * Sì, in tutti i casi * Sì, esclusivamente se conseguita in alcune delle Università statali attualmente esistenti * No, nei casi in cui il tirocinio professionale non è stato svolto all'estero * Nessuna delle altre risposte è corretta
18507	Domanda 110365	GEN	Quale è la differenza più rilevante tra farmaco allopatico e farmaco omeopatico	<ul style="list-style-type: none"> * I dosaggi del primo sono molto più elevati di quelli del secondo * Nessuna delle indicazioni riportate è corretta * La loro differenziazione è in relazione alla forma farmaceutica * I primi si utilizzano soltanto in ambito pediatrico * Nessuna delle altre risposte è corretta
18508	Domanda 110366	GEN	Nelle risposte seguenti vengono accomunate persone, situazioni storiche o collocazioni geografiche che indicano le pietre miliari della storia dei farmaci. Quale tra esse è corretta?	<ul style="list-style-type: none"> * Ehrlich - Premio Nobel - Chinina * Dogmak - Premio Nobel - Antibiotici * Pincus - Ormoni - Anticoncezionali * Hahnemann - Omeopatici - Svezia * Nessuna delle altre risposte è corretta
18509	Domanda 110367	GEN	Nelle risposte seguenti vengono accomunate persone, situazioni storiche o collocazioni geografiche che indicano le pietre miliari della storia dei farmaci. Quale tra esse è corretta?	<ul style="list-style-type: none"> * Ehrlich - Vino emetico - Memoria del vino * Dogmak - Premio Nobel - Antibiotici * Pasteur - Ungheria - Cimetidina * Hahnemann - Omeopatici - Memoria dell'acqua * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18510	Domanda 110368	GEN	La Cura Di Bella è stata suggerita come terapia	<ul style="list-style-type: none"> * Antiblastica * Antinfluenzale * Antibatterica * Antipruriginosa * Nessuna delle altre risposte è corretta
18511	Domanda 110369	GEN	Quale delle sostanze sotto indicate costituisce il principale componente del farmaco utilizzato per la Cura Di Bella?	<ul style="list-style-type: none"> * Somatostatina * Adrenalina * Vitamina C * Tutte quelle indicate * Nessuna delle altre risposte è corretta
18512	Domanda 110371	GEN	Che cosa si intende, in ambito farmaceutico, con il termine spedire una ricetta	<ul style="list-style-type: none"> * L'inoltro postale, da parte del cittadino all'Ente statale che rimborsa la spesa sanitaria, della ricetta medica che gli ha permesso di avere un farmaco * L'inoltro postale, da parte del farmacista all'Ente statale che rimborsa la spesa sanitaria, di una ricetta che non era stata inoltrata insieme a tutte le altre * Mandare indietro, per posta, una ricetta al medico che l'ha prescritta * Mancata consegna ad un cittadino del farmaco indicato su una ricetta in quanto il farmacista ritiene che sia stato fatto un errore di prescrizione * Nessuna delle altre risposte è corretta
18513	Domanda 110372	GEN	Con la denominazione di laurea magistrale si intende	<ul style="list-style-type: none"> * Una laurea quinquennale a ciclo unico * Una laurea triennale * Più di una di quelle indicate * Una laurea biennale di secondo livello * Nessuna delle altre risposte è corretta
18514	Domanda 110373	GEN	Con la denominazione di laurea magistrale si intende	<ul style="list-style-type: none"> * Una laurea in discipline umanistiche * Una laurea triennale * Un diploma ottenuto in una scuola secondaria * Una laurea biennale di secondo livello * Nessuna delle altre risposte è corretta
18515	Domanda 110374	GEN	Dopo un pasto abbondante a base di carne, quali sono i prodotti finali più rilevanti che provengono dalla digestione	<ul style="list-style-type: none"> * Amido * Proteine * Trisaccaridi * Amminoacidi * Nessuna delle altre risposte è corretta
18516	Domanda 110375	GEN	La memoria dell'acqua è in relazione con	<ul style="list-style-type: none"> * I reperti che si possono ritrovare nei ghiacciai del Polo nord * Alcune particolari configurazioni che ha assunto la sabbia in alcuni deserti africani * La teoria con la quale si è cercato di giustificare l'effetto farmacologico dei farmaci omeopatici * I disturbi di mente dei soggetti affetti da diabete insipido * Nessuna delle altre risposte è corretta
18517	Domanda 110376	GEN	In ambito sanitario, la ricetta viene rilasciata	<ul style="list-style-type: none"> * Dal medico e dal farmacista. * Dal farmacista e dal veterinario. * Dal medico e dall'infermiere. * Dal medico e dal veterinario. * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18518	Domanda 110377	GEN	Per farmaco scaduto si intende	<ul style="list-style-type: none"> * Un farmaco ancora presente all'interno della farmacia in data posteriore rispetto a quella indicata dal produttore come data di scadenza * Un farmaco che non è più di moda dal almeno 5 anni * Un farmaco che è stato immesso sul mercato da oltre 30 anni * Un farmaco che non è più prodotto in quanto la ditta non ne ha più la convenienza * Nessuna delle altre risposte è corretta
18519	Domanda 110378	GEN	In ambito sanitario, la ricetta viene rilasciata	<ul style="list-style-type: none"> * Dal medico * Dal farmacista * Da due dei sanitari indicati * Dal veterinario * Nessuna delle altre risposte è corretta
18520	Domanda 110379	GEN	Per farmaco scaduto si intende	<ul style="list-style-type: none"> * Un farmaco ancora presente all'interno della farmacia dopo un anno dal suo acquisto * Un farmaco che è stato ritirato dal commercio per i suoi gravi effetti collaterali * Un farmaco che non è stato conservato in condizioni di umidità e temperatura congrue * Un farmaco che è stato lasciato per troppo tempo esposto nella vetrina della farmacia * Nessuna delle altre risposte è corretta
18521	Domanda 110380	GEN	Quale delle forme farmaceutiche seguenti può essere utilizzata per effettuare una somministrazione per via sistemica	<ul style="list-style-type: none"> * Sciroppi * Pomate * Pillole * Più di una di quelli indicati * Nessuna delle altre risposte è corretta
18522	Domanda 110381	GEN	Quale delle forme farmaceutiche seguenti può essere utilizzata per effettuare una somministrazione per via sistemica	<ul style="list-style-type: none"> * Sciroppi * Pomate * Granulati * Unguenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
18523	Domanda 110382	GEN	Un paziente iperteso presenta disfunzioni organiche che interessano principalmente il sistema	<ul style="list-style-type: none"> * Muscolare * Scheletrico * Cardiovascolare * Gastroenterico * Nessuna delle altre risposte è corretta
18524	Domanda 110383	GEN	Un paziente diabetico presenta disfunzioni organiche che interessano principalmente il metabolismo	<ul style="list-style-type: none"> * Delle proteine * Dei carboidrati * Dei grassi * Tutti quelli indicati * Nessuna delle altre risposte è corretta
18525	Domanda 110384	GEN	Un brevetto sui farmaci	<ul style="list-style-type: none"> * Ha una durata temporale indefinita * Esiste in tutti i Paesi del mondo * Non esiste * Il suo mantenimento non comporta nessun aggravio economico per l'inventore * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18526	Domanda 110385	GEN	Il brevetto sui farmaci	<ul style="list-style-type: none"> * Ha una durata temporale definita * Non esiste in tutti i Paesi del mondo * Tutte le indicazioni fornite sono corrette * Il suo mantenimento comporta un aggravio economico per il titolare * Nessuna delle altre risposte è corretta
18527	Domanda 110386	GEN	Galeno è	<ul style="list-style-type: none"> * Un nativo di Pergamo che esercitò la professione di medico e farmacista a Roma nel secondo secolo d.C. * Un personaggio mitologico * Un gladiatore romano * Studioso dell'antichità autore di numerosi trattati andati tutti perduti * Nessuna delle altre risposte è corretta
18528	Domanda 110387	GEN	Quale degli organi sotto elencati può essere maggiormente danneggiato dal fumo del tabacco	<ul style="list-style-type: none"> * Polmoni * Fegato * Rene * Pancreas * Nessuna delle altre risposte è corretta
18529	Domanda 110389	GEN	La frequenza ai corsi della Facoltà di Farmacia è	<ul style="list-style-type: none"> * Obbligatoria per tutte le attività didattiche e per l'intero corso * Obbligatoria solo per le lezioni e non per i laboratori * Obbligatoria solo per i laboratori ma non per le lezioni * Obbligatoria per tutte le attività didattiche, ma solo per i primi 2 anni * Nessuna delle altre risposte è corretta
18530	Domanda 110390	GEN	Il farmacista può, a pieno diritto, non ottemperare all'obbligo di consegnare ad un richiedente il farmaco prescritto dal medico sulla ricetta soltanto nel caso in cui	<ul style="list-style-type: none"> * Ritiene che il farmaco prescritto non sia quello più adatto sul piano sanitario * Quando esistono farmaci totalmente equivalenti e a prezzo più basso * La formulazione della ricetta non è tecnicamente corretta * In tutti i casi elencati * Nessuna delle altre risposte è corretta
18531	Domanda 110391	GEN	In quali casi un cittadino può scegliere ed ottenere, senza ricetta, un farmaco che si trova in farmacia? Soltanto quando si tratta	<ul style="list-style-type: none"> * Di un farmaco OTC * Di un farmaco omeopatico * Di un integratore alimentare somministrabile in fiale iniettabili * Di uno stupefacente * Nessuna delle altre risposte è corretta
18532	Domanda 110393	GEN	In quali casi un cittadino NON può scegliere ed ottenere, senza ricetta, un farmaco che si trova in farmacia? Quando si tratta	<ul style="list-style-type: none"> * Di tutti i casi elencati * Di un farmaco omeopatico * Di un integratore alimentare somministrabile in fiale iniettabili * Di uno stupefacente * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18533	Domanda 110394	GEN	In quali casi un cittadino può scegliere ed ottenere un farmaco che si trova in farmacia? Soltanto quando si tratta	<ul style="list-style-type: none"> * Di un cerotto transdermico per i disturbi cardiovascolari * Di un farmaco in compresse contro le allergie da pollini * Di un preparato polivitaminico somministrabile per via orale * Di un ansiolitico * Nessuna delle altre risposte è corretta
18534	Domanda 110395	GEN	Qual è il profilo di attività di un farmaco diuretico	<ul style="list-style-type: none"> * Dimagrante * Anticalvizie * Diarroico * Purgante * Nessuna delle altre risposte è corretta
18535	Domanda 110396	GEN	Qual è il profilo di attività di un farmaco diuretico	<ul style="list-style-type: none"> * Epatoprotettore * Anoressizzante * Antipertensivo * Otologico * Nessuna delle altre risposte è corretta
18536	Domanda 110397	GEN	Qual è il profilo di attività di un farmaco diuretico	<ul style="list-style-type: none"> * Otologico * Favorisce l' eliminazione dei liquidi dall'organismo * Antipertensivo * Più di uno di quelli indicati * Nessuna delle altre risposte è corretta
18537	Domanda 110398	GEN	Dove si introduce un farmaco otologico	<ul style="list-style-type: none"> * Nell'orecchio * Nel naso * Nella bocca * In vena * Nessuna delle altre risposte è corretta
18538	Domanda 110401	GEN	La luce diurna contiene radiazioni ad alta energia che possono modificare alcune particolari molecole. Quale delle reazioni sotto elencate avviene con maggiore facilità	<ul style="list-style-type: none"> * Ossidazione del glucosio * Riduzione del sale da cucina * Ossidazione di steroidi con formazione di vitamine D * Formazione di ruggine sui materiali ferrosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
18539	Domanda 110402	GEN	La terapia solare ha costituito per lungo tempo nella prima metà del secolo XX una strategia per combattere	<ul style="list-style-type: none"> * Il rachitismo * L'herpes * Le macchie solari * Il danneggiamento della pelle per i soggetti albinici * Nessuna delle altre risposte è corretta
18540	Domanda 110404	GEN	L'isomeria ottica in una molecola organica si può presentare quando	<ul style="list-style-type: none"> * Su uno degli atomi di carbonio presenti nella molecola si hanno cinque sostituenti diversi * Su uno degli atomi di azoto presenti nella catena si hanno due sostituenti diversi * Su uno degli atomi di ossigeno presenti nella catena si hanno tre sostituenti diversi * Quando la catena di atomi di carbonio è lineare senza nessun sostituito * Nessuna delle altre risposte è corretta * Quando un atomo con ibridizzazione sp³ è legato a quattro sostituenti diversi

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18541	Domanda 110405	GEN	La probabilità di ottenere una molecola chirale partendo da una molecola achirale è molto più alta	<ul style="list-style-type: none"> * Nei prodotti che si ottengono da reazioni biologiche * Nei composti che si formano negli altiforni industriali * Nei prodotti ottenibili con una reazione di sintesi su un banco di laboratorio * In nessuno dei casi indicati * Nessuna delle altre risposte è corretta
18542	Domanda 110406	GEN	Quale delle seguenti triadi di parole ha una sua coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Vitamina B - Axeroftolo - Visione indistinta * Vitamina E - Calciferolo - Sterilità * Vitamina C - Acido ascorbico - Pellagra * Vitamina K - Cianocobalamina - Emorragia * Nessuna delle altre risposte è corretta
18543	Domanda 110407	GEN	Quale delle seguenti triadi di parole ha una sua coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Vitamina A - Axeroftolo - Visione indistinta * Vitamina E - Calciferolo - Sterilità * Vitamina C - Acido ascorbico - Pellagra * Vitamina K - Cianocobalamina - Emorragie * Nessuna delle altre risposte è corretta
18544	Domanda 110408	GEN	Quale delle seguenti triadi di parole ha una sua coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Vitamina D - Idrosolubile - Visione indistinta * Vitamina E - Calciferolo - Sterilità * Vitamina PP - Idrosolubile- Pellagra * Vitamina K - Idrosolubile - Emorragie * Nessuna delle altre risposte è corretta
18545	Domanda 110409	GEN	Quale delle seguenti triadi di parole ha una sua coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Vitamina PP - Axeroftolo - Visione indistinta * Vitamina E - Prurito - sterilità * Vitamina D - Calciferolo - Fragilità ossea * Fantasia - Paura - Dolore * Nessuna delle altre risposte è corretta
18546	Domanda 110410	GEN	Quale delle seguenti triadi di parole ha una sua coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Vitamina C - Axeroftolo - Visione indistinta * Vitamina C - Idrosolubile - Antiscorbutica * Vitamina C - Liposolubile - Antiscorbutica * Più di una risposta è esatta * Nessuna delle altre risposte è corretta
18547	Domanda 110412	GEN	Chi, tra i professionisti elencati, può assumere la carica di Direttore di una farmacia ospedaliera	<ul style="list-style-type: none"> * Il Direttore Generale dell'Ospedale * Il Primario di Medicina Generale * Un farmacista * Un farmacista che ha conseguito la specializzazione in Farmacia Ospedaliera * Nessuna delle altre risposte è corretta
18548	Domanda 110413	GEN	Quale tipo di farmacia può esistere in Italia	<ul style="list-style-type: none"> * La farmacia pubblica * La farmacia privata * La farmacia comunale * Tutte quelle elencate * Nessuna delle altre risposte è corretta
18549	Domanda 110414	GEN	Quale tipo di farmacia NON esiste in Italia	<ul style="list-style-type: none"> * La farmacia rurale * La farmacia veterinaria * La farmacia comunale * La farmacia privata * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18550	Domanda 110415	GEN	Dove può essere ubicata una farmacia pubblica	<ul style="list-style-type: none"> * All'interno del territorio comunale del centro urbano che l'ha istituita * Può anche essere ubicata a non più di 5 Km dal confine del comune che l'ha istituita * All' interno della città nella quale il farmacista titolare risiede * In qualunque centro urbano all'interno della provincia nella quale il farmacista titolare risiede * Nessuna delle altre risposte è corretta
18551	Domanda 110416	GEN	Dove può essere ubicata una farmacia ospedaliera	<ul style="list-style-type: none"> * All'interno della struttura edilizia ospedaliera della quale la farmacia fa parte * Sia all'esterno che all'interno della struttura edilizia ospedaliera della quale la farmacia fa parte * Deve essere ubicata all'interno di una farmacia urbana preesistente * La scelta viene fatta dal Direttore della farmacia ospedaliera * Nessuna delle altre risposte è corretta
18552	Domanda 110417	GEN	Qual è la distanza che deve separare i locali di una nuova farmacia urbana di nuova istituzione rispetto ubicazione di una farmacia preesistente	<ul style="list-style-type: none"> * Non esistono distanze prefissate * Meno di 200 metri * Non meno di 200 metri * Almeno un Km * Nessuna delle altre risposte è corretta
18553	Domanda 110418	GEN	La legge italiana fissa una distanza minima che deve separare i locali di una nuova farmacia urbana rispetto all'ubicazione di una farmacia preesistente. Come si misura tale distanza?	<ul style="list-style-type: none"> * Collegando i centri dei due locali in linea d'aria * Collegando le soglie degli ingressi dei due locali in linea d'aria * Collegando le soglie degli ingressi dei due locali tramite il percorso pedonale più breve * Facendo la media delle tre misure * Nessuna delle altre risposte è corretta
18554	Domanda 110419	GEN	La tipizzazione della farmacia operante sul territorio può essere	<ul style="list-style-type: none"> * Privata * Pubblica * Societaria * Di tutti i tipi indicati * Nessuna delle altre risposte è corretta
18555	Domanda 110420	GEN	La farmacia societaria appartiene ad una società	<ul style="list-style-type: none"> * Di cittadini che ne affidano la direzione ad un farmacista * Di farmacisti e di medici che ne affidano la direzione ad un farmacista * Di farmacisti uno dei quali ne assume la direzione * Di farmacisti che delegano la direzione ad un commercialista * Nessuna delle altre risposte è corretta
18556	Domanda 110421	GEN	In una farmacia aperta al pubblico possono essere dispensati farmaci veterinari?	<ul style="list-style-type: none"> * Sì * No * Sì, soltanto quelli utilizzabili per gli animali di piccola taglia * No, perché i farmaci veterinari non esistono * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18557	Domanda 110422	GEN	Cosa rappresentano i crediti formativi ?	<ul style="list-style-type: none"> * Numeri che misurano il carico didattico dei singoli insegnamenti del corso * Una misura del tempo di lavoro impiegato dallo studente per superare un determinato esame * Il numero di crediti tiene conto sia del numero di ore di lezione che del numero di ore di studio personale * Le tre definizioni date sono tutte corrette * Nessuna delle altre risposte è corretta
18558	Domanda 110423	GEN	Cosa si intende per Corsi di laurea specialistica a ciclo unico?	<ul style="list-style-type: none"> * I corsi di laurea aventi durata maggiore a tre anni e che conferiscono un solo titolo di studio * I corsi di laurea che conferiscono un titolo entro il tempo minimo di tre anni * I corsi di laurea specialistica biennale * Nessuno di quelli indicati * Nessuna delle altre risposte è corretta
18559	Domanda 110424	GEN	Quali tra quelle sotto elencate, sono le attività professionali autorizzate per tutti coloro che hanno conseguito una laurea magistrale in Farmacia o in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche (CTF) appartenenti alla Classe specialistica a ciclo unico i	<ul style="list-style-type: none"> * Preparazione della forma farmaceutica dei medicinali * Distribuzione dei medicinali nelle farmacie * Diffusione di informazioni al pubblico sui medicinali * Tutte quelle elencate * Nessuna delle altre risposte è corretta
18560	Domanda 110426	GEN	Il tirocinio professionale per conseguire una laurea magistrale a ciclo unico nella Classe 14S deve essere svolto presso una farmacia	<ul style="list-style-type: none"> * Urbana * Ospedaliera * Rurale * In una qualsiasi dei farmacie indicate * Nessuna delle altre risposte è corretta
18561	Domanda 110427	GEN	Il tirocinio professionale per conseguire una laurea magistrale a ciclo unico nella Classe 14S può essere svolto	<ul style="list-style-type: none"> * Una farmacia urbana * Una industria farmaceutica a carattere multinazionale * Un laboratorio farmaceutico che produce prodotti galenici * In tutti i casi indicati * Nessuna delle altre risposte è corretta
18562	Domanda 110428	GEN	Il tirocinio professionale per conseguire una laurea magistrale a ciclo unico nella Classe 14S ha una durata minima m mesi pari a	<ul style="list-style-type: none"> * 12 * 6 * 3 * 1,5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18563	Domanda 110429	GEN	Chi attesta l'avvenuto tirocinio in farmacia che è indispensabile per conseguire una laurea della Classe 14S in Farmacia e Farmacia Industriale?	<ul style="list-style-type: none"> * Il docente con il quale il laureando ha svolto la tesi * La segreteria studenti dell'Università alla quale lo studente risulta iscritto * Il direttore della farmacia nella quale il tirocinio è stato svolto * L'autocertificazione dello studente * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18564	Domanda 110430	GEN	Le conoscenze acquisite durante il periodo di tirocinio professionale vengono verificate	<ul style="list-style-type: none"> * In un formale esame in ambito universitario svolto in data precedente alla laurea * Dopo il conseguimento della laurea, all'interno delle specifiche prove dell'esame di stato per ottenere l'abilitazione professionale * Da un esame sostenuto con il titolare della farmacia all'interno della quale è stato svolto il tirocinio * In tutte le prove elencate * Nessuna delle altre risposte è corretta
18565	Domanda 110431	GEN	Quale delle affermazioni seguenti riguardanti l'esito di un esame sostenuto in ambito universitario è vera	<ul style="list-style-type: none"> * I voti utilizzabili vanno da 1 a 30 * Il superamento dell'esame richiede un voto superiore al 17 * Il voto pari a 30 può anche essere conferito con lode * Le affermazioni riportate sono tutte vere * Nessuna delle altre risposte è corretta
18566	Domanda 110432	GEN	Quale delle affermazioni seguenti riguardanti l'esito dell'esame di laurea sostenuto in ambito universitario è vera	<ul style="list-style-type: none"> * Il voto è espresso in centesimi * Il superamento dell'esame richiede un voto pari o superiore a 66 * Il voto pari a 110 può anche essere conferito con lode * Le affermazioni riportate sono tutte vere tranne una * Nessuna delle altre risposte è corretta
18567	Domanda 110433	GEN	Quale delle affermazioni seguenti riguardanti l'esito di un esame sostenuto in ambito universitario è vera	<ul style="list-style-type: none"> * I voti utilizzabili vanno da 1 a 50 * Il superamento dell'esame richiede un voto superiore a 30 * A partire dal voto di 48 può anche essere conferita la lode * Nessuna delle affermazioni riportate è vera * Nessuna delle altre risposte è corretta
18568	Domanda 110434	GEN	Quale delle affermazioni seguenti riguardanti l'esito dell'esame di laurea sostenuto in ambito universitario è vera	<ul style="list-style-type: none"> * I voti utilizzabili vanno da 1 a 100 * Il superamento dell'esame richiede un voto superiore a 50 * Il voto massimo ottenibile può anche essere conferito con lode * Nessuna delle affermazioni riportate è vera * Nessuna delle altre risposte è corretta
18569	Domanda 110435	GEN	Quali, tra quelli indicati, sono gli elementi dei quali generalmente si tiene conto per determinare il voto di laurea	<ul style="list-style-type: none"> * I voti dei singoli esami sostenuti * Il valore della tesi di laurea presentata * Il carattere compilativo o sperimentale della tesi di laurea * Tutti gli elementi indicati * Nessuna delle altre risposte è corretta
18570	Domanda 110436	GEN	Quali, tra quelli indicati, sono gli elementi dei quali generalmente si tiene conto per determinare il voto di laurea	<ul style="list-style-type: none"> * La rilegatura della tesi * La durata del tempo di discussione della tesi davanti alla Commissione di esame * Lo svolgimento sperimentale della tesi di laurea all'interno di un laboratorio di ricerca * Tutti gli elementi indicati meno uno * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18571	Domanda 110437	GEN	Quale, tra quelli indicati, rappresenta l'acronimo di un' Organizzazione di Farmacisti	<ul style="list-style-type: none"> * FFSS * FOFI * PNF * CUF * Nessuna delle altre risposte è corretta
18572	Domanda 110438	GEN	Dopo un pasto abbondante a base di pane, quali sono i prodotti finali più rilevanti che provengono dalla digestione	<ul style="list-style-type: none"> * Polisaccaridi * Monosaccaridi * Anidride carbonica e acqua * Tetrasaccaridi * Nessuna delle altre risposte è corretta
18573	Domanda 110440	GEN	Quale degli alimenti elencati contiene dosi consistenti di Vitamina D	<ul style="list-style-type: none"> * Olio di fegato di merluzzo * Olio di oliva * Olio di mandorle * Pane fresco * Nessuna delle altre risposte è corretta
18574	Domanda 110441	GEN	Quale degli alimenti elencati contiene dosi consistenti di Vitamina D	<ul style="list-style-type: none"> * Pane * Carne * Fegato * Uova * Nessuna delle altre risposte è corretta
18575	Domanda 110442	GEN	L'amido è un costituente essenziale di	<ul style="list-style-type: none"> * Uova * Zucchero * Pane * Fegato * Nessuna delle altre risposte è corretta
18576	Domanda 110443	GEN	Quali tra i cibi elencati dovrebbero essere evitati da un paziente diabetico	<ul style="list-style-type: none"> * Carne * Fegato * Formaggi * Uva * Nessuna delle altre risposte è corretta
18577	Domanda 110444	GEN	Quali tra i cibi elencati dovrebbero essere evitati da un paziente diabetico	<ul style="list-style-type: none"> * Carne * Fegato * Formaggi * Acqua minerale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18578	Domanda 110445	GEN	Quali sono le forme farmaceutiche i cui principi attivi NON passano in forma prevalente attraverso lo stomaco	<ul style="list-style-type: none"> * Supposte * Fiale * Pomate * Tutte quelle indicate * Nessuna delle altre risposte è corretta
18579	Domanda 110446	GEN	Quali sono le forme farmaceutiche i cui principi attivi NON passano in forma prevalente attraverso lo stomaco	<ul style="list-style-type: none"> * Compresse * Lozioni * Gocce oculari * Tutte quelle indicate * Nessuna delle altre risposte è corretta
18580	Domanda 110447	GEN	Quali sono le forme farmaceutiche i cui principi attivi passano in forma prevalente attraverso lo stomaco	<ul style="list-style-type: none"> * Compresse * Lozioni . * Gocce oculari * Tutte quelle indicate * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18581	Domanda 110448	GEN	Entrando in una farmacia, quale caratteristica permette di individuare il soggetto che è pienamente autorizzato a dispensare farmaci	<ul style="list-style-type: none"> * Il camice bianco * Il camice nero * Il camice grigio * Il distintivo dell'Ordine dei Farmacisti * Nessuna delle altre risposte è corretta
18582	Domanda 110449	GEN	Entrando in una farmacia, quale caratteristica permette di individuare il soggetto che è pienamente autorizzato a dispensare farmaci	<ul style="list-style-type: none"> * Il camice bianco * Il camice nero * Il camice grigio * Giacca e cravatta * Nessuna delle altre risposte è corretta
18583	Domanda 110450	GEN	Chi è Pincus?	<ul style="list-style-type: none"> * L'equivalente americano di Pinco Pallino * Lo scienziato che ha realizzato il primo farmaco anticoncezionale * Lo zoologo che è riuscito a far riprodurre le foche in ambiente desertico * L'inventore del ping-pong * Nessuna delle altre risposte è corretta
18584	Domanda 110451	GEN	Quale delle sostanze elencate può indurre il sonno?	<ul style="list-style-type: none"> * Caffè * Oppio * Camomilla * Più di una di quelle elencate * Nessuna delle altre risposte è corretta
18585	Domanda 110453	GEN	L'infezione chiamata salmonellosi è provocata da	<ul style="list-style-type: none"> * Mosche * Zanzare * Cibi e bevande contaminati * Frutta acerba * Nessuna delle altre risposte è corretta
18586	Domanda 110454	GEN	Gli alimenti di origine vegetale sottoposti a trattamenti di conservazione in ambito casalingo possono, se ingeriti, provocare malattie molto gravi. Tra quelle sotto elencate, quale è quella più frequente?	<ul style="list-style-type: none"> * Tetano * Brucellosi * Botulismo * Lebbra * Nessuna delle altre risposte è corretta
18587	Domanda 110455	GEN	Un farmaco antiluetico è indicato per la cura	<ul style="list-style-type: none"> * Della tubercolosi * Del tetano * Della sifilide * Della polmonite * Nessuna delle altre risposte è corretta
18588	Domanda 110456	GEN	L'infezione chiamata salmonellosi è provocata da	<ul style="list-style-type: none"> * Cibi contaminati * Bevande contaminate * Immersione in acque stagnanti * Bagni in acque sulfuree * Nessuna delle altre risposte è corretta
18589	Domanda 110457	GEN	L'infezione chiamata salmonellosi è provocata da	<ul style="list-style-type: none"> * Cibi contaminati * Bevande contaminate * Immersione in acque stagnanti * Più di una delle cause indicate * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18590	Domanda 110458	GEN	Quale dei farmaci sotto elencati può essere utilizzato comunemente per la cura della sifilide?	<ul style="list-style-type: none"> * Aciclovir * Penicilline * Sulfamidici * Più di uno di quelli indicati * Nessuna delle altre risposte è corretta
18591	Domanda 110459	GEN	Quale dei farmaci sotto elencati può essere utilizzato comunemente per la cura della sifilide?	<ul style="list-style-type: none"> * Vaccino per la rosolia * Penicilline * Tetraciline * Più di uno di quelli indicati * Nessuna delle altre risposte è corretta
18592	Domanda 110460	GEN	Un farmaco antiluetico è indicato per la cura	<ul style="list-style-type: none"> * Della lebbra * Del vaiolo * Della seborrea * Della scialorrea * Nessuna delle altre risposte è corretta
18593	Domanda 110461	GEN	Si dicono 'farmaci' anche quelle sostanze che si usano per modificare momentaneamente delle funzioni fisiologiche in soggetti sani. Per esempio gli	<ul style="list-style-type: none"> * antidepressivi * antibiotici * antitumorali * anticoncezionali * Nessuna delle altre risposte è corretta
18594	Domanda 110462	GEN	Si dicono 'farmaci' anche quelle sostanze che si usano per modificare momentaneamente delle funzioni fisiologiche dell'organismo. Per esempio	<ul style="list-style-type: none"> * gli anestetici generali * gli immunosoppressori * i mezzi di contrasto * tutte le classi di composti riportate tranne una * Nessuna delle altre risposte è corretta
18595	Domanda 110463	GEN	Alcune sostanze sono farmaci in quanto somministrate per curare una patologia, ma possono essere usate anche per alterare momentaneamente la fisiologia umana. Per esempio	<ul style="list-style-type: none"> * gli ormoni sessuali femminili * i cannabinoidi * più di una delle classi indicate * gli agenti di contrasto * Nessuna delle altre risposte è corretta
18596	Domanda 110464	GEN	L'emoglobina è	<ul style="list-style-type: none"> * una metalloproteina * un aminoacido * una vitamina * un carrier * Nessuna delle altre risposte è corretta
18597	Domanda 110466	GEN	Quale dei termini seguenti ha il significato più vicino a quello del termine 'fagocitosi'	<ul style="list-style-type: none"> * bulimia * anoressia * endocitosi * esocitosi * Nessuna delle altre risposte è corretta
18598	Domanda 110468	GEN	Per 'automedicazione' si intende	<ul style="list-style-type: none"> * la cura di malattie croniche con farmaci prescritti dal medico e conservati in grandi quantità nel proprio armadietto * l'assunzione di farmaci anticinetosici * l'autosomministrazione di sostanze stupefacenti * la cura di piccoli disturbi con farmaci di libera prescrizione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18599	Domanda 110469	GEN	In farmacia, è possibile aprire una confezione farmaceutica per consegnare ad un cittadino un numero di compresse più piccolo di quello dell'intero contenuto della confezione?	<ul style="list-style-type: none"> * No * Esclusivamente per i farmaci da banco * Soltanto nel caso di confezioni troppo costose * Soltanto nel caso di confezioni che non sono a carico economico del SSN * Nessuna delle altre risposte è corretta
18600	Domanda 110470	GEN	In farmacia, è possibile aprire una confezione farmaceutica per consegnare ad un cittadino un numero di compresse più piccolo di quello dell'intero contenuto della confezione?	<ul style="list-style-type: none"> * Sì, sempre * In Italia non è possibile * In alcuni Paesi diversi dall'Italia è possibile * Le risposte sono tutte esatte tranne una * Nessuna delle altre risposte è corretta
18601	Domanda 110471	GEN	Che cosa indica la parola Farmacopea?	<ul style="list-style-type: none"> * Proviene dalla crasi di due parole: Farmaco ed Epopea e sta ad indicare il secolo a cavallo tra il XIX ed il XX che ha visto un enorme sviluppo di farmaci di sintesi * Un testo che elenca i rimedi contro gli avvelenamenti * Un testo che contiene tutte le metodiche standardizzate per preparare e controllare i farmaci * Le risposte sono tutte esatte tranne una * Nessuna delle altre risposte è corretta
18602	Domanda 110472	GEN	La Teriaca o Triaca	<ul style="list-style-type: none"> * E' una pianta medicinale * E' un antico vaso di farmacia * Non conteneva componenti vegetali * E' una preparazione galenica in uso nell'antichità utilizzata fino a tutto il XVIII secolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19185	Domanda 222	GEN	Quali delle seguenti ghiandole non è a secrezione interna?	<ul style="list-style-type: none"> * Surrenale * Salivare * Ipofisi * Tiroide * Nessuna delle altre risposte è corretta
19186	Domanda 222151	GEN	Quali tra le ossa elencate fanno parte del bacino?	<ul style="list-style-type: none"> * Ileo * Ischio * Pube * Tutte le risposte precedenti sono esatte * Nessuna delle altre risposte è corretta
19187	Domanda 222157	GEN	Per varici si intende:	<ul style="list-style-type: none"> * deformazioni degli arti * vasi dilatati ed ectasici * escoriazioni epidermiche * cisti sebacee * Nessuna delle altre risposte è corretta
19188	Domanda 222163	GEN	Il numero dei denti in una donna adulta è pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * 24 * 28 * 30 * 32 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19189	Domanda 222169	GEN	Quali delle seguenti strutture fa parte del tubo gastro-enterico?	<ul style="list-style-type: none"> * Laringe * Tromba di Eustachio * Diggiuno * Trachea * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19190	Domanda 222175	GEN	Quali degli elementi elencati contiene consistenti quantità di vitamina C?	<ul style="list-style-type: none"> * Noci * Riso * Agrumi * Spinaci * Nessuna delle altre risposte è corretta
19191	Domanda 222181	GEN	L'arteria più vicina al cuore prende il nome di:	<ul style="list-style-type: none"> * brachiale * femorale * aorta * succlavia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19192	Domanda 222187	GEN	La vena più vicina al cuore prende il nome di:	<ul style="list-style-type: none"> * giugulare * cava * safena * sopraepatica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19193	Domanda 222193	GEN	Il complesso di mezzi che servono a prevenire l'insorgenza di una data malattia si dice:	<ul style="list-style-type: none"> * anafilassi * profilassi * pandemia * protesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19194	Domanda 222199	GEN	Individuare l'accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Muscolo - Tessuto * Cuore - Organo * Occhio - Organo di senso * Lingua - retina * Nessuna delle altre risposte è corretta
19195	Domanda 222205	GEN	Individuare l'accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Olfatto - Orecchio * Occhio - Cristallino * Tendine - Muscolo * Cuore - Miocardio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19196	Domanda 222211	GEN	Individuare l'accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Polmoni - Ossigeno * Laringe - Tubo digerente * Bronchi - Alveoli * Fegato - Bile * Nessuna delle altre risposte è corretta
19197	Domanda 222217	GEN	Individuare l'accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Atlante - vertebra * Condilo - Osso * Rotula - Tiroide * Pancreas - Insulina * Nessuna delle altre risposte è corretta
19198	Domanda 222223	GEN	Individuare l'accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Digestione - Enzimi * Vitamine - Zuccheri * Sangue - coagulazione * Albumina - proteina * Nessuna delle altre risposte è corretta
19199	Domanda 222229	GEN	Individuare l'accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Dente - Giudizio * Peli - Follicoli * Ovaio - Follicoli * Fegato - Adrenalina * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19200	Domanda 222235	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Stomaco - Ulcera * Retto - Supposta * Orecchio - Collirio * Pancreas - Lipasi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19201	Domanda 222241	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Ureteri - Reni * Testicoli - Ormoni * Uretra - Vescica * Colon - Pericardio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19202	Domanda 222247	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Epitelio - Tessuto * Epatite - Infiammazione del fegato * Epidemia - Scomparsa di una malattia * Epilessia - Malattia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19203	Domanda 222253	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Mucca - Latte * Mucca - Pazza * Mucca - Carnivoro * Mucca - Ruminante * Nessuna delle altre risposte è corretta
19204	Domanda 222259	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Embrione - Feto * Embolo - Corpo occludente * Ematico - Minerale * Stoma - Bocca * Nessuna delle altre risposte è corretta
19205	Domanda 222265	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Ernia - Intestino * Rinoplastica - Naso * Fobia - Voragine rocciosa * Fotosintesi - Vegetali * Nessuna delle altre risposte è corretta
19206	Domanda 222271	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Tic - Contrazione * Fobia - Paura patologica * Inoculazione - Introduzione di farmaci * Iperemia - Aumento di afflusso di sangue * Nessuna delle altre risposte è corretta
19207	Domanda 222277	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Ipocloridria - Diminuzione dell' acidità gastrica * Ipertricosi - Assenza di peli * Paranoia - Pazzia monomaniacale * Gozzo - Tiroide * Nessuna delle altre risposte è corretta
19208	Domanda 222283	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Dioscoride - Antico medico * Dispareunia - Coito doloroso * Miocardite - Malattia cardiaca * Miopia - versamento di sangue nelle cavità orali * Nessuna delle altre risposte è corretta
19209	Domanda 222289	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Emorragia - Uscita di sangue dai vasi sanguinei * Empiastro - Medicamento per uso esterno * Stomatite - Infiammazione vaginale * Spondilite - Infiammazione delle vertebre * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19210	Domanda 222295	GEN	Quali delle seguenti coppie di parole ha una coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Orecchio - Organo di senso * Polmoni - Diuresi * Respirazione - Reni * Ormoni - Vitamine * Nessuna delle altre risposte è corretta
19211	Domanda 222301	GEN	Quali delle seguenti coppie di parole ha una coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Diapedesi - Movimenti cellulari * Panegirico - Spuntino * Diuresi - Secrezione biliare * Paralisi - Secrezione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19212	Domanda 222307	GEN	Quali delle seguenti coppie di parole ha una coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Diastole - Cuore * Sistole - Ghiandole * Sedativi - Anfetamina * Colagogo - Ipuacusia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19213	Domanda 222313	GEN	Quali delle seguenti coppie di parole ha una coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Diatesi - Predisposizione * Ipoacusia - Abbassamento della vista * Mioclonia - Rilassamento * Midriasi - Degenerazione tessutale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19214	Domanda 222319	GEN	Quali delle seguenti coppie di parole ha una coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Diottrie - Occhio * Decibel - Occhio * Orecchio - Papilla * Coclea - Testardaggine * Nessuna delle altre risposte è corretta
19215	Domanda 222325	GEN	Quali delle seguenti coppie di parole ha una coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Ectasia - Dilatazione * Atresia - Riduzione della vista * Ipoacusia - Sviluppo * Diatesi - Muscolo scheletrico * Nessuna delle altre risposte è corretta
19216	Domanda 222331	GEN	Quali delle seguenti coppie di parole ha una coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Papille - Stomaco * Labirinto - Orecchio interno * Condotto - Tendine * Trachea - Uretra * Nessuna delle altre risposte è corretta
19217	Domanda 222337	GEN	Quali delle seguenti coppie di parole ha una coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Opoterapia - Terapia geriatria * Onirico - Sogno * Priarismo - Ipofunzione * Onfalectomia - Taglio delle unghie * Nessuna delle altre risposte è corretta
19218	Domanda 222343	GEN	Quali delle seguenti coppie di parole ha una coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Otite - Malattia dell' orecchio * Osteoma - Calcolo biliare * Ozena - Profumo * Pandemia - Infiammazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19219	Domanda 222349	GEN	Quali delle seguenti coppie di parole ha una coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Paresi - Contrattura * Pediatria - Deformazione dei piedi * Pupilla - Foro * Paranoia - Insetto molesto * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19220	Domanda 222355	GEN	Quali delle seguenti coppie di parole ha una coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Pigopago - Placche faringee * Pneumococco - Agente patogeno * Diplococco - Frutto vegetale * Policitemia - Riduzione dei globuli rossi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19221	Domanda 222361	GEN	Quali delle seguenti coppie di parole ha una coerenza interna	<ul style="list-style-type: none"> * Poliomelite - Malattia virale * Pneumotorace - Presenza di aria nei bronchi * Ponfo - ferita cutanea * Proctite - Infiammazione orale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19222	Domanda 222367	GEN	Indicare qual è il significato del termine "epatico".	<ul style="list-style-type: none"> * Antipasto * Relativo al rene * Relativo al cuore * simpatico * Nessuna delle altre risposte è corretta * Relativo al fegato
19223	Domanda 222373	GEN	Indicare qual è il significato del termine "bolo".	<ul style="list-style-type: none"> * Pellicola di sapone * Porzione di cibo all' interno dell' intestino * Infiammazione cutanea * Parte delle fauci * Nessuna delle altre risposte è corretta
19224	Domanda 222379	GEN	Indicare qual è il significato del termine "collutorio".	<ul style="list-style-type: none"> * Revulsivo cutaneo * Medicamento liquido per l'igiene orale * Lavanda vaginale * Preparato per il lavaggio dei capelli * Nessuna delle altre risposte è corretta
19225	Domanda 222385	GEN	Indicare qual è il significato del termine "abulia".	<ul style="list-style-type: none"> * Rifiuto del cibo * Aumento del senso della fame * Mancanza di volontà * Consumo esagerato di cibo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19226	Domanda 222391	GEN	Indicare qual è il significato del termine "acari".	<ul style="list-style-type: none"> * Soldati coloniali * Cellule ematiche * Assenza di malattie dentarie * Parassiti animali * Nessuna delle altre risposte è corretta
19227	Domanda 222397	GEN	Indicare qual è il significato del termine "acinesia".	<ul style="list-style-type: none"> * Pratica terapeutica orientale * Mancanza di movimento * Assenza della parola * Carenza vitaminica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19228	Domanda 222403	GEN	Indicare qual è il significato del termine "acme".	<ul style="list-style-type: none"> * Dea dell' antichità * Presenza di foruncoli sul viso * Momento di maggiore intensità di un fenomeno * Perdita della memoria * Nessuna delle altre risposte è corretta
19229	Domanda 222409	GEN	Indicare qual è il significato del termine "adinamia".	<ul style="list-style-type: none"> * Apparecchio per la produzione di corrente elettrica * Aumentata potenza muscolare * Possesso di denaro * Debolezza generale del corpo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19230	Domanda 222415	GEN	Indicare qual è il significato del termine "afasia".	<ul style="list-style-type: none"> * Rottura di apparecchiatura elettrica * Mancanza di movimento * Stato ipnotico * Disturbo della parola * Nessuna delle altre risposte è corretta
19231	Domanda 222421	GEN	Indicare qual è il significato del termine "agopuntura".	<ul style="list-style-type: none"> * Dispositivo per la somministrazione * Occasionale puntura * Pratica terapeutica di origine orientale * Pratica per il doping sportivo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19232	Domanda 222427	GEN	Indicare qual è il significato del termine "agorafobia".	<ul style="list-style-type: none"> * Discussione filosofica * Intolleranza alla lana * Paura degli ampi spazi * Rifiuto di dialogo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19233	Domanda 222433	GEN	Indicare qual è il significato del termine "amenorrea".	<ul style="list-style-type: none"> * Mancanza delle mestruazioni * Narice intasata * Aumento della secrezione nasale * Produzione di urina * Nessuna delle altre risposte è corretta
19234	Domanda 222439	GEN	Indicare qual è il significato del termine "amnesia".	<ul style="list-style-type: none"> * Ricordo vivace * Perdita della memoria * Condono di una pena * Storia clinica di un ammalato * Nessuna delle altre risposte è corretta
19235	Domanda 222445	GEN	Indicare qual è il significato del termine "analgesico".	<ul style="list-style-type: none"> * Farmaco antiemorroidario * Relativo all' apparato uditivo * Farmaco che abolisce o mitiga il dolore * Farmaco antinfluenzale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19236	Domanda 222451	GEN	Indicare qual è il significato del termine "apnea".	<ul style="list-style-type: none"> * Stato di allerta * Completa cessazione o sospensione del respiro * Stato di sonnolenza * Pneumotorace spontaneo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19237	Domanda 222457	GEN	Indicare qual è il significato del termine "asepsi".	<ul style="list-style-type: none"> * Riduzione del numero di germi * Abolizione dei germi saprofiti * Assenza di germi patogeni * Vaccino terapia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19238	Domanda 222463	GEN	Indicare qual è il significato del termine "bechico".	<ul style="list-style-type: none"> * Recipiente da laboratorio * Antireumatico * Farmaco per la cura della tosse * Favorente la cicatrizzazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19239	Domanda 222469	GEN	Indicare qual è il significato del termine "ermafroditismo".	<ul style="list-style-type: none"> * Sinonimo di sodomia * Sistema fraudolento * Presenza di entrambi i caratteri sessuali primari in un individuo * Alterazione dell' umore * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19240	Domanda 222475	GEN	Indicare qual è il significato del termine "blefarite".	<ul style="list-style-type: none"> * Malattia mentale * Regina dell' antico Egitto * Infiammazione delle palpebre * Infezione delle vie urinarie * Nessuna delle altre risposte è corretta
19241	Domanda 222481	GEN	Indicare qual è il significato del termine "carminativo".	<ul style="list-style-type: none"> * Sinonimo di laudativo * Relativo a pratiche religiose * Farmaco capace di eliminare o ridurre i gas intestinali * Relativo all' igiene orale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19242	Domanda 222487	GEN	Indicare qual è il significato del termine "cataratta".	<ul style="list-style-type: none"> * Cascata fluviale * Forte diarrea * Opacità del cristallino oculare * Resistenza passiva * Nessuna delle altre risposte è corretta
19243	Domanda 222493	GEN	Indicare qual è il significato del termine "cefalgia".	<ul style="list-style-type: none"> * Dolore degli arti superiori * Dolore al torace * Dolore alla testa * Depressione dell' umore * Nessuna delle altre risposte è corretta
19244	Domanda 222499	GEN	Indicare qual è il significato del termine "chinesiterapia".	<ul style="list-style-type: none"> * Sinonimo di agopuntura * Terapia del dolore con oppio * Cura basata sul massaggio e sulla ginnastica medica * Pratica terapeutica orientale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19245	Domanda 222505	GEN	Indicare qual è il significato del termine "cifosi".	<ul style="list-style-type: none"> * Ipersecrezione lacrimale * Infezione degli annessi oculari * Deviazione delle colonna vertebrale con convessità posteriore * Rigonfiamento cellulare * Nessuna delle altre risposte è corretta
19246	Domanda 222511	GEN	Indicare qual è il significato del termine "claustrofobia".	<ul style="list-style-type: none"> * Paura immotivata * Timore patologico degli animali * Forte timore dei luoghi chiusi * Paralisi muscolare * Nessuna delle altre risposte è corretta
19247	Domanda 222517	GEN	Indicare qual è il significato del termine "coma".	<ul style="list-style-type: none"> * Sinonimo di sonnolenza * Abolizione della coscienza non immediatamente reversibile * Risveglio improvviso * Patologia del gomito * Nessuna delle altre risposte è corretta
19248	Domanda 222523	GEN	Indicare qual è il significato del termine "crosta latte".	<ul style="list-style-type: none"> * Formazione cutanea biancastra * Involucro dei formaggi * Eczema dei lattanti * Affezione delle fauci * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19249	Domanda 222529	GEN	Indicare qual è il significato del termine "decubito".	<ul style="list-style-type: none"> * Relativo al gomito * Rilassamento muscolare * Posizione dell' ammalato nel letto * Paralisi localizzata * Nessuna delle altre risposte è corretta
19250	Domanda 222535	GEN	Indicare qual è il significato del termine "flebite".	<ul style="list-style-type: none"> * Alterazione della crescita * Rilasciamento di un organo * Infiammazione di una vena * Spasmo dei muscoli della faccia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19251	Domanda 222541	GEN	Indicare qual è il significato del termine "galattogogo".	<ul style="list-style-type: none"> * Assenza di zuccheri * Presenza di rossore cutaneo * Farmaco che promuove la secrezione latte * Farmaco che facilita il metabolismo degli zuccheri * Nessuna delle altre risposte è corretta
19252	Domanda 222547	GEN	Indicare qual è il significato del termine "glossite".	<ul style="list-style-type: none"> * Infiammazione di un muscolo * Infiammazione della lingua * Nevralgia della faccia * Aumento della secrezione salivare * Nessuna delle altre risposte è corretta
19253	Domanda 222553	GEN	Indicare qual è il significato del termine "glicosuria".	<ul style="list-style-type: none"> * Assenza di zuccheri nelle urine * Prurito cutaneo * Presenza di glucosio nelle urine * Dosaggio del glucosio nel sangue * Nessuna delle altre risposte è corretta
19254	Domanda 222559	GEN	Indicare qual è il significato del termine "incesto".	<ul style="list-style-type: none"> * Parassita intestinale * Infestazione da tenia * Stato intellettuale anomalo * Rapporto sessuale tra stretti consanguinei * Nessuna delle altre risposte è corretta
19255	Domanda 222565	GEN	Indicare qual è il significato del termine "ipotonìa".	<ul style="list-style-type: none"> * Malattia cutanea * Abbassamento della voce * Diminuzione del tono muscolare * Aumento della salivazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19256	Domanda 222571	GEN	Indicare qual è il significato del termine "lassativo".	<ul style="list-style-type: none"> * Permissivo * Prolasso delle corde vocali * Purgante leggero * Prolasso uterino * Nessuna delle altre risposte è corretta
19257	Domanda 222577	GEN	Indicare qual è il significato del termine "leucocitosi".	<ul style="list-style-type: none"> * Secrezione vaginale * Concrezioni mucose nelle cavità nasali * Aumento dei globuli bianchi * Sostanza gelatinosa * Nessuna delle altre risposte è corretta
19258	Domanda 222583	GEN	Indicare qual è il significato del termine "litiasi".	<ul style="list-style-type: none"> * Enzima litico * Intossicazione da metalli * Rinite ipertrofica del naso * Formazione di concrezioni nel rene e nella colecisti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19259	Domanda 222589	GEN	Indicare qual è il significato del termine "mastite".	<ul style="list-style-type: none"> * Masticazione dolorosa * Malattia epidermica * Infiammazione delle mammelle * Avvelenamento cronico da piombo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19260	Domanda 222595	GEN	Indicare qual è il significato del termine "necroscopia".	<ul style="list-style-type: none"> * Analisi dei parassiti * Dissezione di un cadavere * Compilazione di un necrologio * Microscopio a contrasto di fase * Nessuna delle altre risposte è corretta
19261	Domanda 222601	GEN	Indicare qual è il significato del termine "odontalgia".	<ul style="list-style-type: none"> * Dolorabilità inguinale * Dolorabilità ascellare * Dolore dei denti * Dolorabilità cervicale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19262	Domanda 222607	GEN	Indicare qual è il significato del termine "oliguria".	<ul style="list-style-type: none"> * allergia alle olive * aumento dell' albumina escreta * scarsa secrezione di urina * intorbidamento delle urine * Nessuna delle altre risposte è corretta
19263	Domanda 222613	GEN	Indicare qual è il significato del termine "oncologia".	<ul style="list-style-type: none"> * Branca della neurologia * Studio della circolazione arteriosa * Studio dei tumori * Parte della epatologia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19264	Domanda 222619	GEN	Indicare qual è il significato del termine "oncofagia".	<ul style="list-style-type: none"> * Intossicazione da cibi avariati * Abitudine di mangiarsi le unghie * Assunzione cronica di oppio * Sinonimo di vegetariano * Nessuna delle altre risposte è corretta
19265	Domanda 222625	GEN	Indicare qual è il significato del termine "paludismo".	<ul style="list-style-type: none"> * Ernia inguinale * Deformazione degli arti * Malattia congenita * Sinonimo di malaria * Nessuna delle altre risposte è corretta
19266	Domanda 222631	GEN	Indicare qual è il significato del termine "profilassi".	<ul style="list-style-type: none"> * Inizio della sindrome anafilattica * Favorente dell' insorgenza di malattie * Prevenzione * Terapia antianafilattica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19267	Domanda 222637	GEN	Indicare qual è il significato del termine "epistassi".	<ul style="list-style-type: none"> * Perdita dell' equilibrio * Disturbo della parola * Parte di una vertebra * Emorragia nasale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19268	Domanda 222643	GEN	Indicare qual è il significato del termine "difterite".	<ul style="list-style-type: none"> * Disturbo della respirazione * Infiammazione gastrointestinale * Malattia infettiva * Alterazione psichica * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19269	Domanda 222649	GEN	Indicare qual è il significato del termine "rosolia".	<ul style="list-style-type: none"> * Allergia ai fiori * Liquore dolce * Foruncoli del viso * Malattia infettiva * Nessuna delle altre risposte è corretta
19270	Domanda 222655	GEN	Quale dei seguenti mezzi di comunicazione esisteva nella prima metà del secolo scorso?	<ul style="list-style-type: none"> * Sms * E-mail * Fax. * Alfabeto morse * Nessuna delle altre risposte è corretta
19271	Domanda 222661	GEN	Un farmaco che riduce l'ipertrofia prostatica per quali pazienti potrebbe essere indicato?	<ul style="list-style-type: none"> * Bambini * Donne giovani * Donne anziane * Uomini anziani * Nessuna delle altre risposte è corretta
19272	Domanda 222667	GEN	Le attuali pillole anticoncezionali di regola sono assunte da:	<ul style="list-style-type: none"> * donne prepuberali * donne dopo la pubertà * uomini anziani * donne in menopausa * Nessuna delle altre risposte è corretta
19273	Domanda 222673	GEN	Quale delle seguenti pratiche non viene utilizzata come mezzo anticoncezionale?	<ul style="list-style-type: none"> * Preservativo * Ritus interruptus * spirale endouterina * pillola estro-progestinica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19274	Domanda 222679	GEN	Un centimetro cubo equivale alla:	<ul style="list-style-type: none"> * centesima parte di un litro * decima parte di un litro * millesima parte di un litro * centesima parte di un centilitro * Nessuna delle altre risposte è corretta
19275	Domanda 222685	GEN	Un millimetro cubo equivale alla:	<ul style="list-style-type: none"> * decima parte di un centimetro cubo * centesima parte di un centimetro cubo * millesima parte di un centimetro cubo * decimillesima parte di un centimetro cubo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19276	Domanda 222691	GEN	La quantità normale di glucosio nel sangue è pari a circa 100 milligrammi per decilitro. Quanto glucosio c'è in 5 litri di sangue?	<ul style="list-style-type: none"> * 500 milligrammi * 1 grammo * 10 grammi * 50 grammi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19277	Domanda 222697	GEN	Il valore normale dei leucociti nel sangue è pari a circa 8000 cellule per millimetro cubo. Quante ce ne sono in 5 litri di sangue?	<ul style="list-style-type: none"> * 4 miliardi * 8 miliardi * 40 miliardi * 400 miliardi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19278	Domanda 222703	GEN	Quale delle seguenti razioni ha la maggior quantità di calorie?	<ul style="list-style-type: none"> * 100 grammi di parmigiano * 100 grammi di mozzarella * 100 grammi di ricotta * 100 grammi di burro * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19279	Domanda 222709	GEN	In media la temperatura corporea normale nell'uomo è circa gradi centigradi:	<ul style="list-style-type: none"> * 34,2 * 34.9 * 36.7 * 37.9 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19280	Domanda 222715	GEN	In media in condizione normali la frequenza cardiaca di un bambino rispetto a quella di un uomo adulto è:	<ul style="list-style-type: none"> * maggiore * eguale * minore * molto minore * Nessuna delle altre risposte è corretta
19281	Domanda 223	GEN	Il succo di limone, spesso utilizzato in semplici disturbi gastrici, è caratterizzato da:	<ul style="list-style-type: none"> * forte alcalinità * acidità * elevato contenuto di enzimi digestivi * elevato contenuto di ptialina * Nessuna delle altre risposte è corretta
19282	Domanda 224	GEN	Nel lievito di birra vi è un elevato contenuto di:	<ul style="list-style-type: none"> * vitamina A * vitamine del gruppo B * vitamina C * vitamina E * Nessuna delle altre risposte è corretta
19283	Domanda 225	GEN	Nella saliva vi è la presenza di sostanza ad attività:	<ul style="list-style-type: none"> * antispastica * antibatterica * lubrificante * emulsionante * Nessuna delle altre risposte è corretta
19284	Domanda 226	GEN	Quale delle seguenti razioni ha la minor quantità di calorie?	<ul style="list-style-type: none"> * 100 grammi carne * 100 grammi di pane * 100 grammi di olio * 100 grammi di pesce * Nessuna delle altre risposte è corretta
19285	Domanda 227	GEN	Quale delle seguenti affermazioni è falsa?	<ul style="list-style-type: none"> * Nel 1918 l'influenza spagnola ha provocato 50 milioni di morti. * dal 1981 ad oggi l' AIDS ha provocato 25 milioni di morti. * Nel 2005 il vaiolo ha provocato 5 milioni di morti. * Nel 2005 la poliomielite non ha causato un significativo numero di morti. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19286	Domanda 228	GEN	Il virus H5N1 è responsabile della:	<ul style="list-style-type: none"> * influenza * peste aviaria * AIDS * poliomielite * Nessuna delle altre risposte è corretta
19287	Domanda 229	GEN	Il contagio da AIDS:	<ul style="list-style-type: none"> * avviene esclusivamente tra omosessuali * avviene esclusivamente tra eterosessuali * avviene pariteticamente tra omosessuali ed eterosessuali * era presente anche nel medioevo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19288	Domanda 230	GEN	Tenendo conto che alcune malattie sono provocate dal passaggio nell'uomo di virus di animali, quale accoppiamento è falso?	<ul style="list-style-type: none"> * Influenza spagnola - virus di un uccello * AIDS - virus di una scimmia * Sars - virus di un pipistrello * Peste aviaria - virus di un roditore * Nessuna delle altre risposte è corretta
19289	Domanda 231	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Cardiopatia - Infarto * Endocardio - Cardias * Miocardio - Muscolo * Battito - Cuore * Nessuna delle altre risposte è corretta
19290	Domanda 232	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Artrite - Articolazione * Tibia - Gamba * Cifosi - Ginocchio * Coxalgia - Dolore * Nessuna delle altre risposte è corretta
19291	Domanda 233	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Alluce - Dito * Valgo - Nervo vegetativo * Menisco - Ginocchio * Polso - Radio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19292	Domanda 234	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Pressione arteriosa - Ipertensione * Temperatura corporea - Febbre * Ipotermia - Freddo * Sfigmomanometro - Temperatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
19293	Domanda 235	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Corde vocali - Suoni * Violino - Corde * Ottone - Metallo * Trombo - Strumento musicale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19294	Domanda 236	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Meato urinario - Uretra * Reni - Ureteri * Vescica - Minzione * Ipertrofia - Grafia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19295	Domanda 237	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Ferita - Cicatrizzazione * Linfonodo - Sutura chirurgica * Bisturi - Lama * Forbici - Leva * Nessuna delle altre risposte è corretta
19296	Domanda 238	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Utero - Mestruazioni * Anemia - Sangue * Leucemia - Leucorrea * Lavanda - Vagina * Nessuna delle altre risposte è corretta
19297	Domanda 239	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Tiroide - Saliva * Surreni - Adrenalina * Testicoli - Testosterone * Ipofisi -Ormoni * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19298	Domanda 240	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Tacito - Storico * Ippocrate - Oratore * Ovidio - Poeta * Cicerone - Oratore * Nessuna delle altre risposte è corretta
19299	Domanda 241	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Salmonella - Infezione * Lievito - Fermentazione * Botulino - Indigestione * Poliomielite - Virus * Nessuna delle altre risposte è corretta
19300	Domanda 242	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Sofocle - Drammaturgo * Galeno - Storico * Plinio - Naturalista * Ottaviano - Imperatore * Nessuna delle altre risposte è corretta
19301	Domanda 243	GEN	Individuare l' accoppiamento improprio.	<ul style="list-style-type: none"> * Omeopatia - Tipo di terapia * Omeotermia - Animale a sangue freddo * Incisivi - Denti * Amaurosi - Cecità * Nessuna delle altre risposte è corretta
19302	Domanda 244	GEN	Individuare l'accoppiamento improprio	<ul style="list-style-type: none"> * Rosolia - Virus * Gonococco - Batterio * Influenza - Minzione * Artrosi - Articolazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19303	Domanda 245	GEN	Individuare l'accoppiamento improprio	<ul style="list-style-type: none"> * Gonadi - Gonartrosi * Ginocchio - Gomito * Ernia - Intestino * Testicoli - Spermatozoi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19304	Domanda 246	GEN	Individuare l'accoppiamento improprio	<ul style="list-style-type: none"> * Sistema linfatico - Linfonodo * Bile - Secrezione esterna * Insulina - Ormone * Succo gastrico - Secrezione interna * Nessuna delle altre risposte è corretta
19305	Domanda 247	GEN	Individuare l'accoppiamento improprio	<ul style="list-style-type: none"> * Appendice - Colon * Pancreas - Insulina * Sigma - Retto * Duodeno - Uretere * Nessuna delle altre risposte è corretta
19306	Domanda 248	GEN	Individuare l'accoppiamento improprio	<ul style="list-style-type: none"> * Leucociti - Otoliti * Emazie - Globuli rossi * Piastrine - Sangue * Emoglobina - Eritrociti * Nessuna delle altre risposte è corretta
19307	Domanda 249	GEN	Individuare l'accoppiamento improprio	<ul style="list-style-type: none"> * Senescenza - Conoscenza * Adolescenza - Gioventù * Idee - Pensieri * Naso - Olfatto * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19308	Domanda 250	GEN	Individuare l'accoppiamento improprio	<ul style="list-style-type: none"> * Diagnosi - Malattia * Sintoma -Sinfisi * Ipofisi - Ghiandola * Corde vocali - Parlare * Nessuna delle altre risposte è corretta
19309	Domanda 251	GEN	Individuare l'accoppiamento improprio	<ul style="list-style-type: none"> * Fimosi - Prepuzio * Prepuzio - Glande * Dilatazione - Ectasia * Fimosi - Dilatazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19310	Domanda 252	GEN	Indicare qual è il significato del nome "Cardarelli"	<ul style="list-style-type: none"> * Località geografica * Famoso architetto costruttore di ospedali * Importante medico vissuto a Napoli alla fine del secolo XIX * Esponente politico * Nessuna delle altre risposte è corretta
19311	Domanda 253	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Cinetosi"	<ul style="list-style-type: none"> * Proiezione cinematografica * Disturbo indotto da movimenti non abituali * Corsa in un cinodromo * Disturbo diarroico intestinale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19312	Domanda 254	GEN	Indicare qual è il significato del termine " Clistere"	<ul style="list-style-type: none"> * Rapida inclusione * Introduzione di liquido nel retto * Crisi di nervosismo * Evacuazione di un fabbricato * Nessuna delle altre risposte è corretta
19313	Domanda 255	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Colera"	<ul style="list-style-type: none"> * Nube tossica da inquinamento * Malattia infettiva epidemica * Odore nauseabondo * Forte arrabbiatura * Nessuna delle altre risposte è corretta
19314	Domanda 256	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Ectopia"	<ul style="list-style-type: none"> * Alterazione di sede di un organo * Cecità di un occhio * Paura del vuoto * Diminuzione dell'acuità della vista * Nessuna delle altre risposte è corretta
19315	Domanda 257	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Ectasia"	<ul style="list-style-type: none"> * Perdita di un arto * Dilatazione di un organo cavo * Riduzione di volume * Perdita dei capelli * Nessuna delle altre risposte è corretta
19316	Domanda 258	GEN	Indicare qual è il significato del termine " Edema"	<ul style="list-style-type: none"> * Sanguinamento * Secrezione esterna * Infiltrazione di liquido trasudato o essudato * Perdita dell'olfatto * Nessuna delle altre risposte è corretta
19317	Domanda 259	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Ematoma"	<ul style="list-style-type: none"> * Vomito * Stravaso di sangue * Ingrossamento epatico * Calcolo delle vie epatiche * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19318	Domanda 260	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Meconio"	<ul style="list-style-type: none"> * Tipo di frutto vegetale * Colore di capelli * Contenuto intestinale del feto alla nascita * Sebo cutaneo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19319	Domanda 261	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Anodino"	<ul style="list-style-type: none"> * Fatto avvenuto precedentemente * Rimedio calmante, sedativo * Genio di una lampada * Privo di germi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19320	Domanda 262	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Anisocoria"	<ul style="list-style-type: none"> * Malattia cardiaca * Rapida diminuzione di peso * Diseguale ampiezza delle due pupille * Diversità di opinione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19321	Domanda 263	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Astenia"	<ul style="list-style-type: none"> * Particolare forma anemica * Debolezza generale del corpo * Priva di significato * Astensione da bevande alcoliche * Nessuna delle altre risposte è corretta
19322	Domanda 264	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Convulsione"	<ul style="list-style-type: none"> * Coma profondo * Capovolgimento fetale * Contrazione e rilassamento muscolare di natura patologica * Repulsione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19323	Domanda 265	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Corizza"	<ul style="list-style-type: none"> * Cantante in un coro * Colorazione giallastra della pelle * Infiammazione catarrale acuta della mucosa nasale * Stimolazione cardiaca * Nessuna delle altre risposte è corretta
19324	Domanda 266	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Craurosi"	<ul style="list-style-type: none"> * Cecità assoluta * Prurito intenso ed atrofia dei tessuti specie della vulva * Artrosi del ginocchio * Intossicazione da crauti * Nessuna delle altre risposte è corretta
19325	Domanda 267	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Diaforesi"	<ul style="list-style-type: none"> * Migrazione di proteine in un campo elettrico * Termine della medicina legale * Aumentata produzione di urina * Secrezione sudorale aumentata * Nessuna delle altre risposte è corretta
19326	Domanda 268	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Colostro"	<ul style="list-style-type: none"> * Inchiostro rosso * Estraneo all'organismo * Secreto prostatico * Prima secrezione lattea * Nessuna delle altre risposte è corretta
19327	Domanda 269	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Comedone"	<ul style="list-style-type: none"> * Parassita intestinale * Escrescenza gengivale * Punto nerastro sull'epidermide * Apparecchio di protesi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19328	Domanda 270	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Corpi cavernosi"	<ul style="list-style-type: none"> * Formazioni patologiche polmonari * Diffusa carie dentale * Formazioni vascolari del pene * Parte posteriore delle narici * Nessuna delle altre risposte è corretta
19329	Domanda 271	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Costipazione"	<ul style="list-style-type: none"> * Ristrettezza economica * Frequente emissione di urina * Ritenzione delle feci * Studio dei costi farmaceutici * Nessuna delle altre risposte è corretta
19330	Domanda 272	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Emazie"	<ul style="list-style-type: none"> * Forma di ringraziamento * Cellule della retina * Globuli rossi * Cellule secrete dello stomaco * Nessuna delle altre risposte è corretta
19331	Domanda 273	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Emetico"	<ul style="list-style-type: none"> * Relativo al sangue * Farmaco che provoca il vomito * Pigmento ematico rosso * Pigmento ricco di ferro * Nessuna delle altre risposte è corretta
19332	Domanda 274	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Endoscopia"	<ul style="list-style-type: none"> * Esame ai raggi x. * Esame del fondo della bocca * Esame visivo delle cavità o dei canali del corpo * Parte dell'astronomia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19333	Domanda 275	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Epistassi"	<ul style="list-style-type: none"> * Oggetto che sta sopra * Mancanza di equilibrio * Emorragia delle narici * Emorroidi sanguinanti * Nessuna delle altre risposte è corretta
19334	Domanda 276	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Bulimia"	<ul style="list-style-type: none"> * Disturbo dell'udito * Intossicazione da cibi avariati * Inserimento di pigmenti sotto l'epidermide * Aumento morboso dello stimolo della fame * Nessuna delle altre risposte è corretta
19335	Domanda 277	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Anoressia"	<ul style="list-style-type: none"> * Mancata ritenzione di una supposta * Mancanza di appetito * Incontinenza delle feci * Tipo di sutura chirurgica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19336	Domanda 278	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Diplopia"	<ul style="list-style-type: none"> * Salto a due piedi * Disturbo del movimento * Visione doppia * Disturbo della visione dei colori * Nessuna delle altre risposte è corretta
19337	Domanda 279	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Borborismo"	<ul style="list-style-type: none"> * Borbottamento * Eruttazione * Rumore prodotto dallo spostamento del contenuto intestinale * Forte flautolenza * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19338	Domanda 280	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Dispnea"	<ul style="list-style-type: none"> * Rottura di un timpano * Respiro frequente ed affannoso * Aumentata sudorazione * Cardiopatia infantile * Nessuna delle altre risposte è corretta
19339	Domanda 281	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Effimero"	<ul style="list-style-type: none"> * Fenomeno di lunga durata * Relativo alle effemeridi * Fenomeno di breve durata * Suono stridente * Nessuna delle altre risposte è corretta
19340	Domanda 282	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Enuresi"	<ul style="list-style-type: none"> * Ritenzione urinaria * Incontinenza urinaria specie notturna * Incontinenza fecale * Aumento del tasso ematico di urea * Nessuna delle altre risposte è corretta
19341	Domanda 283	GEN	Indicare qual è il significato del termine "Euritmia"	<ul style="list-style-type: none"> * Stato di benessere * Regolarità del polso * Allergia esagerata * Relativo alla geometria * Nessuna delle altre risposte è corretta
19342	Domanda 284	GEN	Una persona si sente soffocare ogni volta che entra in un luogo chiuso essa soffre di:	<ul style="list-style-type: none"> * Cleptomania * Xenofobia * Agorafobia * Claustrofobia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19343	Domanda 285	GEN	Indicate che cosa è una panacea.	<ul style="list-style-type: none"> * Un tipo di torta * Un rimedio universale * Una canna da pesca * Una pianta esotica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19344	Domanda 286	GEN	Indicate quale delle seguenti parole è eterogenea rispetto alle altre:	<ul style="list-style-type: none"> * Coclea * Retina * Cornea * Cristallino * Nessuna delle altre risposte è corretta
19345	Domanda 287	GEN	Indicate quale dei seguenti termini ha significato opposto a minorazione.	<ul style="list-style-type: none"> * Invalidità * Normalità * Opposizione * Indegnità * Nessuna delle altre risposte è corretta
19346	Domanda 288	GEN	Indicate quale è il significato del termine pigmentato.	<ul style="list-style-type: none"> * Pigmeo * Artefatto * Piegato * Colorato * Nessuna delle altre risposte è corretta
19347	Domanda 289	GEN	Indicate quale è il significato del termine retroflesso.	<ul style="list-style-type: none"> * Invertito * Piegato indietro * Piegato in avanti * Retrivo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19348	Domanda 290	GEN	Indicate quale è il significato del termine eritema.	<ul style="list-style-type: none"> * Arrossamento della pelle * Globulo rosso * Obelisco * Innalzamento febbrile * Nessuna delle altre risposte è corretta
19349	Domanda 291	GEN	Indicate quale dei seguenti termini è sinonimo di plausibile.	<ul style="list-style-type: none"> * Verosimile * Irrazionale * Da acclamare * Assurdo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19350	Domanda 292	GEN	Indicate quale dei seguenti termini è sinonimo di inumare.	<ul style="list-style-type: none"> * Seppellire * Uccidere * Cremare * Imbalsamare * Nessuna delle altre risposte è corretta
19351	Domanda 293	GEN	Indicate quale dei seguenti termini è sinonimo di dissenteria.	<ul style="list-style-type: none"> * Enuresi * Poliuria * Stipsi * Diarrea * Nessuna delle altre risposte è corretta
19352	Domanda 294	GEN	Il contrario di estrapolare è:	<ul style="list-style-type: none"> * Equatoriale * Isolare * Contestualizzare * Analizzare * Nessuna delle altre risposte è corretta
19353	Domanda 296	GEN	Indicate quale dei seguenti termini è sinonimo di propinare	<ul style="list-style-type: none"> * Inventare * Raccontare * Versare * Erogare pagamenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
19916	Domanda 700000	GEN	L' 'Origine della specie':	<ul style="list-style-type: none"> * E' il titolo dell'opera di Charles Darwin che ha fondato la moderna teoria dell'evoluzione * E' il titolo dell'opera principale di Bertrand Russel * E' il titolo dell'opera di Herbert Spencer che ha fondato la moderna teoria dell'evoluzione * Uno studio ispirato alla genetica * Nessuna delle altre risposte è corretta
19917	Domanda 700001	GEN	'La mobilità del lavoro è molto elevata e la flessibilità con cui l'impresa assume e licenzia il personale è direttamente collegata alla fluttuazione dei ricavi marginali dei prodotti.' Dalla lettura del testo si deduce che:	<ul style="list-style-type: none"> * La flessibilità con cui l'impresa assume e licenzia il personale è collegata alla fluttuazione dei ricavi marginali dei prodotti * La mobilità del lavoro non è molto elevata, seppur flessibile * L'impresa assume e licenzia personale grazie alla flessibilità del lavoro * La mobilità del lavoro permette alle imprese di licenziare facilmente personale * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19918	Domanda 700002	GEN	'Le unità che operano nel sistema economico possono essere elevate a dignità di aziende se si riscontrano i caratteri distintivi di visione sistemica, autonomia ed economicità.'" Dalla lettura del testo si deduce che:	<ul style="list-style-type: none"> * La visione sistemica, l'autonomia e l'economicità non sono elementi caratterizzanti le aziende. * Occorre riconoscere maggiore dignità alle aziende. * La visione sistemica, autonomia ed economicità sono elementi caratterizzanti le aziende. * Le aziende si distinguono in visione sistemica, autonomia ed economicità. * Nessuna delle altre risposte è corretta
19919	Domanda 700003	GEN	Dear Naomi, thanks for _____ me your e-mail.	<ul style="list-style-type: none"> * sending * send * to send * sent * Nessuna delle altre risposte è corretta
19920	Domanda 700004	GEN	Jackie said that Italian food is _____ than Greek food.	<ul style="list-style-type: none"> * much better * more better * very better * as better * Nessuna delle altre risposte è corretta
19921	Domanda 700005	GEN	I love Patrick, he has been _____ friend to me.	<ul style="list-style-type: none"> * so good * very good * such a good * as good a * Nessuna delle altre risposte è corretta
19922	Domanda 700006	GEN	Leave me alone. I don't want to go _____ with you.	<ul style="list-style-type: none"> * no place * some place * nowhere * anywhere * Nessuna delle altre risposte è corretta
19923	Domanda 700007	GEN	Excuse me, do you know _____ book this is? I found it on my desk.	<ul style="list-style-type: none"> * who's * whom * whose * who * Nessuna delle altre risposte è corretta
19924	Domanda 700008	GEN	Polly _____ me she was really angry.	<ul style="list-style-type: none"> * said * spoke * told * asked * Nessuna delle altre risposte è corretta
19925	Domanda 700009	GEN	What would you do if you _____ your credit card?	<ul style="list-style-type: none"> * stole * lost * missed * disappeared * Nessuna delle altre risposte è corretta
19926	Domanda 700010	GEN	Where can I get _____ advice about a holiday in Tuscany?	<ul style="list-style-type: none"> * much * an * some * the * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19927	Domanda 700011	GEN	Young children often hate _____ at home alone.	<ul style="list-style-type: none"> * resting * going * standing * staying * Nessuna delle altre risposte è corretta
19928	Domanda 700012	GEN	iPods are _____ fashionable now that everybody wants one.	<ul style="list-style-type: none"> * souch * such a * so * such an * Nessuna delle altre risposte è corretta
19929	Domanda 700013	GEN	What would you buy if you _____ the lottery?	<ul style="list-style-type: none"> * gained * beat * played * won * Nessuna delle altre risposte è corretta
19930	Domanda 700014	GEN	Who knows _____ time the show starts tonight?	<ul style="list-style-type: none"> * when * which * what * that * Nessuna delle altre risposte è corretta
19931	Domanda 700015	GEN	My friend drinks _____ alcohol, I think she may be an alcoholic.	<ul style="list-style-type: none"> * too many * lot of * lots * too much * Nessuna delle altre risposte è corretta
19932	Domanda 700016	GEN	That's my husband over there, standing _____ to the door.	<ul style="list-style-type: none"> * near * beside * next * opposite * Nessuna delle altre risposte è corretta
19933	Domanda 700017	GEN	The students nearly fell asleep during the lecture, the professor was so _____.	<ul style="list-style-type: none"> * boring * bored * tired * noisy * Nessuna delle altre risposte è corretta
19934	Domanda 700018	GEN	During the Middle Ages, the best swords were _____ of Toledo steel.	<ul style="list-style-type: none"> * made * done * composed * built * Nessuna delle altre risposte è corretta
19935	Domanda 700019	GEN	Don't tell me you have _____ done the cleaning!	<ul style="list-style-type: none"> * before * already * yet * still * Nessuna delle altre risposte è corretta
19936	Domanda 700020	GEN	They've been working for hours and they haven't finished _____.	<ul style="list-style-type: none"> * already * at least * yet * still * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19937	Domanda 700021	GEN	How_____ is the beach from the hotel?	<ul style="list-style-type: none"> * much distance * long * kilometres * far * Nessuna delle altre risposte è corretta
19938	Domanda 700022	GEN	He told her he _____ be home before 10 p.m..	<ul style="list-style-type: none"> * has * will * is * would * Nessuna delle altre risposte è corretta
19939	Domanda 700023	GEN	Would you mind _____ me with the shopping?	<ul style="list-style-type: none"> * to help * of help * helping * help * Nessuna delle altre risposte è corretta
19940	Domanda 700024	GEN	He has lost his wallet, _____?	<ul style="list-style-type: none"> * isn't * hasn't he * did he * is he * Nessuna delle altre risposte è corretta
19941	Domanda 700025	GEN	My house _____ a few months ago.	<ul style="list-style-type: none"> * was decorated * will be decorated * is decorated * has been decorated * Nessuna delle altre risposte è corretta
19942	Domanda 700026	GEN	Do you know what time _____?	<ul style="list-style-type: none"> * the film starts * the film does start * does the film start * starts the film * Nessuna delle altre risposte è corretta
19943	Domanda 700027	GEN	Dear Emma, thanks for _____ back so soon.	<ul style="list-style-type: none"> * write * to write * wrote * writing * Nessuna delle altre risposte è corretta
19944	Domanda 700028	GEN	They were able to give me _____ information about the trip.	<ul style="list-style-type: none"> * an * a few * much * some * Nessuna delle altre risposte è corretta
19945	Domanda 700029	GEN	I wanted to go shopping but I didn't have_____.	<ul style="list-style-type: none"> * time enough * enough time * too much time * many time * Nessuna delle altre risposte è corretta
19946	Domanda 700030	GEN	A window_____ during the break-in last night.	<ul style="list-style-type: none"> * was broke * is broken * was broken * has been broken * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19947	Domanda 700031	GEN	We'd better go! _____ we don't hurry, we'll miss the bus!	<ul style="list-style-type: none"> * if * unless * when * why * Nessuna delle altre risposte è corretta
19948	Domanda 700032	GEN	John has been in the United States _____ five months.	<ul style="list-style-type: none"> * from * since * for * until * Nessuna delle altre risposte è corretta
19949	Domanda 700033	GEN	Who _____ to the party?	<ul style="list-style-type: none"> * did you invite * you invite * invite you * you will invite * Nessuna delle altre risposte è corretta
19950	Domanda 700034	GEN	Mark is leaving tomorrow, _____?	<ul style="list-style-type: none"> * won't he * isn't he * doesn't he * will he * Nessuna delle altre risposte è corretta
19951	Domanda 700035	GEN	Japanese is _____ than English	<ul style="list-style-type: none"> * more easy * not as easy * easier * easy * Nessuna delle altre risposte è corretta
19952	Domanda 700036	GEN	If I _____ her better, I would ask her for advice	<ul style="list-style-type: none"> * knew * known * know * would know * Nessuna delle altre risposte è corretta
19953	Domanda 700037	GEN	Il buco nell'ozono dipende da:	<ul style="list-style-type: none"> * l'uso dei clorofluorocarburi * aumento dei raggi ultravioletti * ozono presente nella troposfera * aumento di CO2 nell'atmosfera * Nessuna delle altre risposte è corretta
19954	Domanda 700038	GEN	Quale pianeta non ruota intorno al proprio asse?	<ul style="list-style-type: none"> * Saturno * Giove * Venere * Terra * Nessuna delle altre risposte è corretta
19955	Domanda 700039	GEN	La piccola oscillazione periodica dell'asse terrestre è chiamata:	<ul style="list-style-type: none"> * afelio * aspide * nutazione * solstizio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19956	Domanda 700040	GEN	Le correnti marine:	<ul style="list-style-type: none"> * esercitano azioni importanti sul clima * non hanno alcuna influenza sul clima * sono solo superficiali * sono solo profonde * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19957	Domanda 700041	GEN	La demolizione esercitata dai mari si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * erosione * disgregazione * deflazione * abrasione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19958	Domanda 700042	GEN	Perché le sostanze non biodegradabili alterano i cicli biogeochimici?	<ul style="list-style-type: none"> * non possono essere decomposte dagli animali * non possono essere decomposte dai microorganismi * non possono essere decomposte dalle piante * richiedono un grosso dispendio energetico per la loro sintesi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19959	Domanda 700043	GEN	I vertebrati si sono evoluti:	<ul style="list-style-type: none"> * nelle ultime tre ere geologiche * nel Mesozoico * nelle prime ere geologiche * nell'ultimo secolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19960	Domanda 700044	GEN	A che cosa fa riferimento la magnitudo di un terremoto?	<ul style="list-style-type: none"> * scala Richter * scala Mercalli * tutte e due le scale * dimensioni dell'area colpita * Nessuna delle altre risposte è corretta
19961	Domanda 700045	GEN	Cosa studia la paleontologia?	<ul style="list-style-type: none"> * popoli primitivi * antichi manufatti * resti archeologici * organismi del passato geologico * Nessuna delle altre risposte è corretta
19962	Domanda 700046	GEN	La percentuale dell'ossigeno nell'aria è:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,21 * 0,72 * 0,5 * 0,9 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19963	Domanda 700047	GEN	Che differenza c'è tra gas e vapore?	<ul style="list-style-type: none"> * Si parla di gas quando la temperatura è superiore a quella critica, di vapore quando la temperatura è inferiore * Il gas è irrespirabile, contrariamente al vapore * Si parla di vapore solo nel caso dell'acqua, tutti gli altri aeriformi sono gas * Non c'è nessuna differenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
19964	Domanda 700048	GEN	Il cielo, in assenza di nuvole ci appare azzurro. Se non ci fosse l'atmosfera, esso ci apparirebbe:	<ul style="list-style-type: none"> * bianco come la luce del Sole * nero * ugualmente azzurro * rosso-arancione, perché sono i colori meno rifratti * Nessuna delle altre risposte è corretta
19965	Domanda 700049	GEN	L'eclissi di Sole si ha quando:	<ul style="list-style-type: none"> * Sole, Terra e Luna sono allineate e il Sole si trova tra Luna e Terra * Luna e Terra sono a 90° rispetto al Sole * Sole, Terra e Luna sono allineate e la Luna si trova tra Sole e Terra * Sole e Luna sono a 90° rispetto a Terra * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19966	Domanda 700050	GEN	L'eclissi di Luna si ha quando:	<ul style="list-style-type: none"> * Sole, Terra e Luna sono allineate e la Luna si trova tra Sole e Terra * Luna e Terra sono a 90° rispetto al Sole * Sole e Luna sono a 90° e la Terra allineata al Sole * Sole, Terra e Luna sono allineate e la Terra si trova tra Luna e Sole * Nessuna delle altre risposte è corretta
19967	Domanda 700051	GEN	Il colore di una stella dipende prevalentemente dalla sua:	<ul style="list-style-type: none"> * temperatura * Luminosità * grandezza * velocità * Nessuna delle altre risposte è corretta
19968	Domanda 700052	GEN	Un minerale è:	<ul style="list-style-type: none"> * un composto solido * una miscela di composti chimici * una miscela di composti chimici di composizione variabile * una specie a composizione chimica definita ed a struttura cristallina * Nessuna delle altre risposte è corretta
19969	Domanda 700053	GEN	La lava di un vulcano è prodotta:	<ul style="list-style-type: none"> * dalla risalita di materiali dal nucleo esterno * dalla discesa in profondità di fluidi caldi * dalla presenza di rocce estrusive * dalla fusione in profondità di masse rocciose * Nessuna delle altre risposte è corretta
19970	Domanda 700054	GEN	L'intensità di un sisma:	<ul style="list-style-type: none"> * misura la forza di un terremoto basandosi su suoi effetti * assume lo stesso valore a qualsiasi distanza dall'epicentro * è stimata in modo soggettivo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19971	Domanda 700055	GEN	A cosa è dovuto il calore interno della Terra?	<ul style="list-style-type: none"> * all'energia assorbita dal sole * all'energia liberata dal decadimento delle specie radioattive * al calore primordiale residuo * al calore trattenuto dall'atmosfera * Nessuna delle altre risposte è corretta
19972	Domanda 700056	GEN	Le glaciazioni sono:	<ul style="list-style-type: none"> * mutamenti climatici dovuti ai movimenti dei continenti * mutamenti climatici casuali * mutamenti climatici dovuti a cause astronomiche * mutamenti climatici indotti da particolari biomi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19973	Domanda 700057	GEN	Le masse d'aria tendono a spostarsi:	<ul style="list-style-type: none"> * da zone di alta pressione a zone di bassa pressione * da zone di bassa pressione a zone di alta pressione * a prescindere dalla pressione * in modo casuale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19974	Domanda 700058	GEN	La foresta pluviale si associa a climi:	<ul style="list-style-type: none"> * mediterranei * aridi * equatoriali * temperati * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19975	Domanda 700060	GEN	Tra le quattro parole proposte trova quella che ha lo stesso significato della parola Latente	<ul style="list-style-type: none"> * Lento * Nascosto * Laterale * Sottile * Nessuna delle altre risposte è corretta
19976	Domanda 700061	GEN	Tra le quattro parole proposte trova quella che ha lo stesso significato della parola Maestria.	<ul style="list-style-type: none"> * Insegnante * Acume * Abilità * Dominio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19977	Domanda 700062	GEN	Tra le quattro parole proposte trova quella che ha lo stesso significato della parola Ratificare.	<ul style="list-style-type: none"> * Approvare * Controllare * Falsificare * Rateizzare * Nessuna delle altre risposte è corretta
19978	Domanda 700063	GEN	Tra le quattro parole proposte trova quella che ha lo stesso significato della parola Oculatamente.	<ul style="list-style-type: none"> * Avvedutamente * Inavvertitamente * Lascivamente * Parsimoniosamente * Nessuna delle altre risposte è corretta
19979	Domanda 700064	GEN	Tra le quattro parole proposte trova quella che ha il significato contrario della parola Induzione.	<ul style="list-style-type: none"> * Supposizione * Indotto * Deduzione * Conduzione * Nessuna delle altre risposte è corretta
19980	Domanda 700065	GEN	Tra le quattro parole proposte trova quella che ha il significato contrario della parola Eterogeneo.	<ul style="list-style-type: none"> * Ortodosso * Bandito * Differente * Simile * Nessuna delle altre risposte è corretta
19981	Domanda 700066	GEN	Tra le quattro parole proposte trova quella che ha il significato contrario della parola Opinabile.	<ul style="list-style-type: none"> * Presumibile * Indiscutibile * Obbligatorio * Inadatto * Nessuna delle altre risposte è corretta
19982	Domanda 700067	GEN	Tra le parole indicate trova quella più adatta a stabilire una relazione logica: Orologio sta a tempo come termometro sta a	<ul style="list-style-type: none"> * Temperatura * Febbre * Gelo * Sole * Nessuna delle altre risposte è corretta
19983	Domanda 700068	GEN	Tra le parole indicate trova quella più adatta a stabilire una relazione logica: Automobile sta a ruota come cavallo sta a	<ul style="list-style-type: none"> * Gamba * Galoppo * Zampa * Guida * Nessuna delle altre risposte è corretta
19984	Domanda 700069	GEN	Tra le parole indicate trova quella più adatta a stabilire una relazione logica: Bue sta a mandria come petalo sta a	<ul style="list-style-type: none"> * Erba * Giardino * Corolla * Ape * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19985	Domanda 700070	GEN	Tra le quattro parole proposte trova quella che ha lo stesso significato della parola Abulico	<ul style="list-style-type: none"> * Bulimico * Sospeso * Inerte * Improbabile * Nessuna delle altre risposte è corretta
19986	Domanda 700071	GEN	Tra le quattro parole proposte trova quella che ha lo stesso significato della parola Quietanza	<ul style="list-style-type: none"> * Ricevuta * Calma * Tempesta * Inerzia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19987	Domanda 700072	GEN	Tra le quattro parole proposte trova quella che ha lo stesso significato della parola Rasentare	<ul style="list-style-type: none"> * Misurare * Sfiare * Accennare * Rischiare * Nessuna delle altre risposte è corretta
19988	Domanda 700073	GEN	Tra le quattro parole proposte trova quella che ha lo stesso significato della parola Residuato	<ul style="list-style-type: none"> * Scarso * Ristretto * Rimasto * Sottile * Nessuna delle altre risposte è corretta
19989	Domanda 700074	GEN	Tra le quattro parole proposte trova quella che ha il significato contrario della parola Titubante	<ul style="list-style-type: none"> * Dubbioso * Diffidente * Sicuro * Perplesso * Nessuna delle altre risposte è corretta
19990	Domanda 700076	GEN	Tra le quattro parole proposte trova quella che ha il significato contrario della parola Opulento	<ul style="list-style-type: none"> * Copioso * Ricco * Povero * Abbondante * Nessuna delle altre risposte è corretta
19991	Domanda 700077	GEN	Tra le parole indicate trova quella più adatta a stabilire una relazione logica: Petalo sta a fiore come pagina sta a	<ul style="list-style-type: none"> * Terra * Libro * Radice * Biblioteca * Nessuna delle altre risposte è corretta
19992	Domanda 700078	GEN	Tra le quattro parole proposte trova quella che ha lo stesso significato della parola Elidere	<ul style="list-style-type: none"> * Annullare * Limare * Sottostimare * Illudere * Nessuna delle altre risposte è corretta
19993	Domanda 700079	GEN	Tra le quattro parole proposte trova quella che ha lo stesso significato della parola Ossequioso	<ul style="list-style-type: none"> * Luttuoso * Conveniente * Ragguardevole * Rispettoso * Nessuna delle altre risposte è corretta
19994	Domanda 700080	GEN	Tra le quattro parole proposte trova quella che ha il significato contrario della parola Scisma	<ul style="list-style-type: none"> * Maggioranza * Unione * Uniformità * Divisione * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19995	Domanda 700081	GEN	Tra le quattro parole proposte trova quella che ha il significato contrario della parola Intelligibile	<ul style="list-style-type: none"> * Leggibile * Chiaro * Intellettuale * Incomprensibile * Nessuna delle altre risposte è corretta
19996	Domanda 700082	GEN	Tra le quattro parole proposte indica la parola che appartiene ad una categoria diversa dalle altre	<ul style="list-style-type: none"> * Polacco * Spagnolo * Cinese * Italiano * Nessuna delle altre risposte è corretta
19997	Domanda 700083	GEN	Tra le quattro parole proposte indica la parola che appartiene ad una categoria diversa dalle altre	<ul style="list-style-type: none"> * Trasimeno * Nilo * Missisipi * Danubio * Nessuna delle altre risposte è corretta
19998	Domanda 700084	GEN	Tra le quattro parole proposte indica la parola che appartiene ad una categoria diversa dalle altre	<ul style="list-style-type: none"> * Sondrio * Lecco * Brescia * Venezia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19999	Domanda 700085	GEN	Tra le quattro parole proposte indica la parola che appartiene ad una categoria diversa dalle altre	<ul style="list-style-type: none"> * Svizzera * Spagna * Portogallo * Francia * Nessuna delle altre risposte è corretta
20000	Domanda 700086	GEN	Tra le quattro parole proposte indica la parola che appartiene ad una categoria diversa dalle altre	<ul style="list-style-type: none"> * Liguria * Basilicata * Umbria * Calabria * Nessuna delle altre risposte è corretta
20001	Domanda 700087	GEN	Tra le quattro parole proposte indica la parola che appartiene ad una categoria diversa dalle altre	<ul style="list-style-type: none"> * Flauto * Violino * Trombone * Clarinetto * Nessuna delle altre risposte è corretta
20002	Domanda 700088	GEN	Tra le quattro parole proposte indica la parola che appartiene ad una categoria diversa dalle altre	<ul style="list-style-type: none"> * Gretto * Sventurato * Sfortunato * Felice * Nessuna delle altre risposte è corretta
20003	Domanda 700089	GEN	Tra le quattro parole proposte indica la parola che appartiene ad una categoria diversa dalle altre	<ul style="list-style-type: none"> * Mirtillo * Pompelmo * Mandarino * Arancia * Nessuna delle altre risposte è corretta
20004	Domanda 700090	GEN	Tra le quattro parole proposte indica la parola che appartiene ad una categoria diversa dalle altre	<ul style="list-style-type: none"> * Tamigi * Danubio * Trasimeno * Tevere * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20005	Domanda 700091	GEN	Tra le quattro parole proposte indica la parola che appartiene ad una categoria diversa dalle altre	<ul style="list-style-type: none"> * Pallanuoto * Baseball * Sci * Rugby * Nessuna delle altre risposte è corretta
20006	Domanda 700092	GEN	Tra le quattro parole proposte indica la parola che appartiene ad una categoria diversa dalle altre	<ul style="list-style-type: none"> * Inglese * Tedesco * Arabo * Portoghese * Nessuna delle altre risposte è corretta
20007	Domanda 700093	GEN	Tra le quattro parole proposte indica la parola che appartiene ad una categoria diversa dalle altre	<ul style="list-style-type: none"> * Biologia * Chimica * Diritto * Fisica * Nessuna delle altre risposte è corretta
20008	Domanda 700094	GEN	Tra le quattro parole proposte trova quella che ha il significato contrario della parola Ibrido	<ul style="list-style-type: none"> * Puro * Confuso * Misto * Vario * Nessuna delle altre risposte è corretta
20009	Domanda 700095	GEN	Una carta di credito è:	<ul style="list-style-type: none"> * una tessera che consente di pagare e/o di prelevare somme dai distributori automatici di denaro * una tessera che consente sempre di pagare a rate * una tessera che consente di avere prestiti senza garanzie * una tessera personale per il riconoscimento da parte della propria banca * Nessuna delle altre risposte è corretta
20010	Domanda 700096	GEN	L'Italia è una Repubblica:	<ul style="list-style-type: none"> * Popolare * Parlamentare * Presidenziale * Direttoriale * Nessuna delle altre risposte è corretta
20011	Domanda 700097	GEN	Cosa indica l'espressione latina "Ex-lege"?	<ul style="list-style-type: none"> * Legge abrogata * Contro la legge * In base alla legge * Non ha senso * Nessuna delle altre risposte è corretta
20012	Domanda 700098	GEN	Chi esercita la funzione legislativa?	<ul style="list-style-type: none"> * Un organo giudiziario * Il Senato * Solo una delle due Camere * Le due Camere * Nessuna delle altre risposte è corretta
20013	Domanda 700099	GEN	Quali di questi sono gli organi della Regione?	<ul style="list-style-type: none"> * Consiglio regionale e lo Statuto regionale * la Giunta e il Presidente * il Consiglio regionale, la Giunta e il suo Presidente * il Consiglio regionale e il Presidente * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20014	Domanda 700100	GEN	La Costituzione vigente è definita rigida:	<ul style="list-style-type: none"> * Perché non è modificabile mediante leggi ordinarie * Perché sancisce categoricamente i poteri degli organi Statali * Perché è costituita da un numero definito e invariabile di articoli * Perché non potrà mai essere cambiata * Nessuna delle altre risposte è corretta
20015	Domanda 700101	GEN	Un'impresa multinazionale è:	<ul style="list-style-type: none"> * un'impresa che tratta monete di diversi paesi * un'impresa che compra le sue materie prime in tutto il mondo * un'impresa che vende i suoi prodotti in diversi paesi stranieri * un'impresa che organizza la sua produzione in almeno due paesi diversi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20016	Domanda 700102	GEN	Quale è la finalità del Welfare State?	<ul style="list-style-type: none"> * migliorare il benessere di tutti i cittadini * migliorare la qualità dell'istruzione * diminuire la pressione fiscale * migliorare l'agricoltura * Nessuna delle altre risposte è corretta
20017	Domanda 700103	GEN	Quale tra queste non è tra le finalità della NATO?	<ul style="list-style-type: none"> * promuovere l'uso di armamenti non nucleari * garantire la difesa degli Stati membri * favorire la risoluzione di crisi regionali * promuovere la lotta al terrorismo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20018	Domanda 700104	GEN	La distinzione delle aziende in pubbliche e private corrisponde a:	<ul style="list-style-type: none"> * il luogo in cui operano * lo scopo che si prefiggono * la dimensione * il numero dei dipendenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20019	Domanda 700105	GEN	La presenza di quali di questi fattori non è prioritaria affinché una multinazionale decida di aprire una filiale in un dato Paese?	<ul style="list-style-type: none"> * agevolazioni fiscali * infrastrutture * manodopera con alti livelli di istruzione * governi stabili * Nessuna delle altre risposte è corretta
20020	Domanda 700106	GEN	Il Protocollo di Kyoto ha disposto una riduzione delle emissioni di anidride carbonica pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,052 * 0,1 * 0,025 * 0,06 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20021	Domanda 700107	GEN	Ogni quanti anni i rappresentanti della Camera dei deputati sono eletti in Italia?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 anni * 1 anno * 4 anni * 5 anni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20022	Domanda 700108	GEN	La Banca centrale italiana è:	<ul style="list-style-type: none"> * La Banca di Roma * La Banca d'Italia * La Zecca * Il Ministero del tesoro * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20023	Domanda 700109	GEN	Quale dei seguenti paesi non è membro del G8?	<ul style="list-style-type: none"> * Cina * Russia * Canada * Italia * Nessuna delle altre risposte è corretta
20024	Domanda 700110	GEN	Quale dei seguenti paesi europei non adotta l'euro?	<ul style="list-style-type: none"> * Austria * Germania * Svizzera * Finlandia * Nessuna delle altre risposte è corretta
20025	Domanda 700111	GEN	Che cos'è il PIL?	<ul style="list-style-type: none"> * Produzione Industriale Lorda * Prodotto Interno Lordo * Partito Italiano del Lavoro * Partito internazionale Liberale * Nessuna delle altre risposte è corretta
20026	Domanda 700112	GEN	Quale tra questi paesi non ha ancora aderito all'Euro?	<ul style="list-style-type: none"> * Slovenia * Grecia * Danimarca * Francia * Nessuna delle altre risposte è corretta
20027	Domanda 700113	GEN	Che cosa si indica con il termine 'recessione'?	<ul style="list-style-type: none"> * Una corrente artistica novecentesca che si ribellò alla cultura accademica * La separazione violenta di una parte di territorio dallo stato di appartenenza * Una variazione di segno negativo del Prodotto Interno Lordo rispetto al periodo precedente * L'atto di scioglimento di un vincolo contrattuale * Nessuna delle altre risposte è corretta
20028	Domanda 700114	GEN	Con il termine globalizzazione si intende	<ul style="list-style-type: none"> * Il fenomeno di crescita progressiva delle relazioni e degli scambi a livello mondiale * La valutazione complessiva dei fenomeni sociali * La maggiore facilità di comunicazione ottenuta grazie alla diffusione di Internet * La diffusione di epidemie come la SARS * Nessuna delle altre risposte è corretta
20029	Domanda 700115	GEN	In quale anno l'Euro ha sostituito definitivamente le monete nazionali?	<ul style="list-style-type: none"> * 1969 * 1995 * 2002 * 2007 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20030	Domanda 700116	GEN	A quante lire corrisponde un Euro?	<ul style="list-style-type: none"> * 1936,27 * 2000 * 1963,72 * 1789,23 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20031	Domanda 700117	GEN	L'ipoteca è:	<ul style="list-style-type: none"> * Un bene mobile od immobile sottoposto a procedura fallimentare * Un diritto di garanzia costituito a tutela del debitore * Un diritto di garanzia costituito in favore di un creditore * Un beneficio concesso dallo Stato ai cittadini non abbienti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20032	Domanda 700118	GEN	La funzione legislativa:	<ul style="list-style-type: none"> * E' esercitata collettivamente dalla Camera dei deputati e dal Senato della Repubblica * E' prerogativa del Presidente della Repubblica * Appartiene al Governo nella sua collegialità * E' esercitata dal Parlamento * Nessuna delle altre risposte è corretta
20033	Domanda 700119	GEN	La sanzione è:	<ul style="list-style-type: none"> * Una conseguenza negativa prevista per la violazione di un precetto normativo * Un beneficio che può essere concesso a chi collabora con il Pubblico Ministero * La carcerazione preventiva * Preclude il diritto al voto * Nessuna delle altre risposte è corretta
20034	Domanda 700120	GEN	Per votare alle elezioni politiche occorre:	<ul style="list-style-type: none"> * Aver compiuto diciotto anni per eleggere Deputati e Senatori * Aver compiuto venticinque anni per eleggere Deputati e Senatori * Aver compiuto diciotto anni per eleggere i Deputati e venticinque anni per eleggere i Senatori * Aver compiuto diciotto anni per eleggere i Deputati e ventuno anni per i Senatori * Nessuna delle altre risposte è corretta
20035	Domanda 700121	GEN	Il Parlamento dura in carica:	<ul style="list-style-type: none"> * Quattro anni * Sette anni * Otto anni * Cinque anni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20036	Domanda 700122	GEN	Con quale istituto di democrazia diretta il Corpo elettorale può partecipare al procedimento di modifica della Costituzione?	<ul style="list-style-type: none"> * Referendum abrogativo * Elezioni politiche * Elezioni politiche, elezioni regionali ed elezioni amministrative * Referendum costituzionale * Nessuna delle altre risposte è corretta
20037	Domanda 700124	GEN	Il governo non può operare	<ul style="list-style-type: none"> * senza una maggioranza assoluta * senza una maggioranza qualificata * senza il voto di fiducia del Parlamento * senza la nomina dei ministri * Nessuna delle altre risposte è corretta
20038	Domanda 700125	GEN	Che cosa è una norma giuridica?	<ul style="list-style-type: none"> * un atto considerato normale dalla cittadinanza * una norma sociale tollerata dallo Stato * una regola di condotta imposta dall'ordinamento giuridico * un atto transitorio fissato dal giudice * Nessuna delle altre risposte è corretta
20039	Domanda 700126	GEN	Il decreto legge è:	<ul style="list-style-type: none"> * un provvedimento del giudice * un atto adottato dal governo ed avente forza di legge * una regola di condotta * una legge urgente del Parlamento * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20040	Domanda 700127	GEN	Cosa si intende per mozione di fiducia?	<ul style="list-style-type: none"> * una coalizione tra più partiti * una risoluzione del Parlamento a favore del governo * una dichiarazione con cui il parlamento approva la composizione ed il programma del governo * una interpellanza parlamentare * Nessuna delle altre risposte è corretta
20041	Domanda 700128	GEN	Quali sono i mezzi giurisdizionali per opporsi agli atti della pubblica amministrazione lesivi di interessi legittimi?	<ul style="list-style-type: none"> * ricorsi dal Giudice di pace * ricorsi in opposizione * ricorsi al TAR * i ricorsi gerarchici * Nessuna delle altre risposte è corretta
20042	Domanda 700129	GEN	L'usucapione è	<ul style="list-style-type: none"> * Un effetto della compravendita * Uno dei modi di acquisto della proprietà di un bene in virtù del possesso continuato per almeno venti anni * Una delle cause di impugnazione del contratto * La legge che disciplina le vendite d'immobili * Nessuna delle altre risposte è corretta
20043	Domanda 700130	GEN	Può essere eletto Presidente della Repubblica:	<ul style="list-style-type: none"> * ogni cittadino che goda dei diritti civili e politici * ogni cittadino che abbia compiuto la maggiore età * ogni cittadino che abbia compiuto il diciottesimo anno di età e che goda dei diritti civili e politici * solo chi è già stato eletto Senatore della Repubblica * Nessuna delle altre risposte è corretta
20044	Domanda 700131	GEN	In che anno è entrata in vigore la Costituzione?	<ul style="list-style-type: none"> * 1948 * 1918 * 1967 * 1915 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20045	Domanda 700132	GEN	La sede del Presidente della Repubblica italiana è:	<ul style="list-style-type: none"> * Palazzo Madama * Palazzo Chigi * Il Quirinale * La Farnesina * Nessuna delle altre risposte è corretta
20046	Domanda 700133	GEN	A quale dei seguenti organi è attribuita la nomina dei ministri?	<ul style="list-style-type: none"> * Al Presidente della Repubblica, su proposta del Presidente del Consiglio dei Ministri. * al Presidente del Consiglio dei Ministri * al CSM * Al Presidente della Camera * Nessuna delle altre risposte è corretta
20047	Domanda 700134	GEN	Afferma solennemente l'art. 1 della costituzione italiana che: L'Italia è una repubblica democratica, fondata:	<ul style="list-style-type: none"> * sul lavoro * sulla laicità * sul diritto alla felicità * sul libero arbitrio * Nessuna delle altre risposte è corretta
20048	Domanda 700135	GEN	Lo sciopero è	<ul style="list-style-type: none"> * ammesso solo in casi eccezionali * esercitabile solo da alcune categorie di lavoratori * punito penalmente * un diritto costituzionalmente garantito * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20049	Domanda 700136	GEN	Secondo la Costituzione:	<ul style="list-style-type: none"> * i cittadini italiani possono esclusivamente professare la religione cattolica * gli stranieri in Italia devono professare unicamente la religione cattolica * tutti hanno diritto di professare liberamente la propria fede religiosa * professare la religione è un obbligo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20050	Domanda 700137	GEN	La potestà genitoriale sui minori è esercitata:	<ul style="list-style-type: none"> * esclusivamente dal padre * da entrambi i genitori * esclusivamente dalla madre * dai nonni * Nessuna delle altre risposte è corretta
20051	Domanda 700138	GEN	Tutti i cittadini sono uguali davanti alla legge:	<ul style="list-style-type: none"> * senza di distinzione di sesso, razza, lingua, religione, opinioni politiche, condizioni personali e sociali * con distinzione del sesso * con distinzione della razza * con distinzione delle opinioni politiche * Nessuna delle altre risposte è corretta
20052	Domanda 700139	GEN	Che cosa si intende generalmente per 'conflitto di interessi'?	<ul style="list-style-type: none"> * Una situazione in cui viene affidata una responsabilità decisionale ad un soggetto che abbia interessi personali o professionali in conflitto con l'imparzialità richiesta da tale responsabilità. * L'incompatibilità tra le cariche di Presidente del Consiglio dei Ministri e di Presidente della RAI * L'impossibilità di cumulo di più cariche pubbliche nazionali * L'incompatibilità tra cariche pubbliche nazionali e locali * Nessuna delle altre risposte è corretta
20053	Domanda 700140	GEN	In tutti i comuni il sindaco viene eletto	<ul style="list-style-type: none"> * dal Presidente del Consiglio * dal Presidente della Repubblica * direttamente dai cittadini * dal Prefetto * Nessuna delle altre risposte è corretta
20054	Domanda 700141	GEN	Chi domina il Presidente del Consiglio?	<ul style="list-style-type: none"> * Il Presidente del Senato * Il Parlamento * Il Presidente della Camera * Il Presidente della Repubblica * Nessuna delle altre risposte è corretta
20055	Domanda 700142	GEN	Indicare tra le cinque soluzioni proposte quella che si avvicina di più al contrario del vocabolo dato: Labile	<ul style="list-style-type: none"> * Labile * Stabile * Orgoglioso * Risoluto * Controllato
20056	Domanda 700143	GEN	Spiegare il significato del termine in 'Olografo' nella seguente frase: Consegnò il testamento olografo dello zio nelle mani del notaio.	<ul style="list-style-type: none"> * Autentico * Scritto di proprio pugno * Originario * Pubblico * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20057	Domanda 700144	GEN	"Se piove non andiamo a scuola". Se la precedente affermazione è vera, allora è anche vero che	<ul style="list-style-type: none"> * Se non andiamo a scuola, allora piove * Non andiamo a scuola solo quando piove * Se andiamo a scuola, allora non piove * Se e solo se piove andiamo a scuola * Nessuna delle altre risposte è corretta
20058	Domanda 700145	GEN	La frase "i bambini non disobbediscono mai" è equivalente a	<ul style="list-style-type: none"> * Le persone obbedienti sono bambini * I giovani disobbediscono più facilmente di quanto non facciano i bambini * I bambini obbediscono sempre * I bambini sono ben educati * Nessuna delle altre risposte è corretta
20059	Domanda 700146	GEN	Si consideri la proposizione tutti i laghi sono profondi. Dire che essa è falsa equivale a dire che	<ul style="list-style-type: none"> * Nessun lago è profondo * Almeno un lago è profondo * Almeno due laghi non sono profondi * Esiste un lago che non è profondo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20060	Domanda 700147	GEN	Se tutti i campani sono italiani e tutti i napoletani sono campani quale fra le seguenti affermazioni è vera?	<ul style="list-style-type: none"> * Tutti gli italiani sono napoletani * Tutti i campani sono napoletani * Tutti i napoletani sono italiani * Tutti gli italiani sono campani * Nessuna delle altre risposte è corretta
20061	Domanda 700148	GEN	Dire che la frase "Tutti loro non studiano" è FALSA significa dire che:	<ul style="list-style-type: none"> * nessuno di loro studia * uno tra loro non studia * almeno uno tra loro studia * tutti studiano * Nessuna delle altre risposte è corretta
20062	Domanda 700149	GEN	Si consideri l'affermazione "Non c'è nessun tennista che non sia capace di colpire la palla di rovescio". Quale delle seguenti proposizioni è equivalente a quella enunciata sopra?	<ul style="list-style-type: none"> * Alcuni tennisti sanno colpire la palla di rovescio * Tutti i tennisti sanno colpire di dritto * Tutti i tennisti sanno colpire la palla di rovescio * Non tutti i tennisti sanno colpire di dritto * Nessuna delle altre risposte è corretta
20063	Domanda 700150	GEN	'Mario è saggio' "Tutti gli anziani sono saggi" "Francesca è anziana" In base alle precedenti informazioni, quale delle seguenti affermazioni è necessariamente vera?	<ul style="list-style-type: none"> * I saggi sono tutti anziani * Mario è anziano * Francesca è saggia * Mario e Francesca sono parenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
20064	Domanda 700151	GEN	Si consideri la proposizione tutti i frutti sono dolci. Dire che essa è falsa equivale a dire che	<ul style="list-style-type: none"> * Nessun frutto è dolce * Almeno un frutto è dolce * Tutti i frutti sono amari * Esiste almeno un frutto che non è dolce * Nessuna delle altre risposte è corretta
20065	Domanda 700152	GEN	Il risultato di $3 \times 10 \times 100 \times 0$ è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * 300000 * 3000 * 30 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20066	Domanda 700153	GEN	Indicare la negazione dell'affermazione "Marco ha almeno una penna rossa"	<ul style="list-style-type: none"> * Nessuna delle penne di Marco è rossa * Almeno una penna di Marco non è rossa * Marco ha tutte le penne di colore rosso * Tutte le penne di Marco sono nere * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20067	Domanda 700154	GEN	Non è vero che a Milano nel mese di ottobre quando piove tutte le persone che escono hanno l'impermeabile. Ciò equivale a dire che:	<ul style="list-style-type: none"> * in una città diversa da Milano, in un mese diverso da ottobre, quando piove tutti escono senza impermeabile * almeno una persona in una città diversa da Milano in un mese diverso da ottobre quando piove esce senza impermeabile * almeno una persona a Milano nel mese di ottobre quando piove non indossa l'impermeabile * a Milano nel mese di ottobre quando piove chi esce non ha l'impermeabile * Nessuna delle altre risposte è corretta
20068	Domanda 700155	GEN	Quale fra le seguenti affermazioni è sicuramente falsa?	<ul style="list-style-type: none"> * Nessun madrilenio è italiano; tutti i madrileni parlano spagnolo; ma non è vero che nessun italiano parla spagnolo; * Chi cammina è vivo. Giorgio non cammina, dunque Giorgio è morto * Ogni triangolo ha tre lati * Ogni giardiniere ha un rastrello. Ugo non ha un rastrello, dunque Ugo non è un giardiniere * Nessuna delle altre risposte è corretta
20069	Domanda 700156	GEN	"Se nevica non andiamo a sciare". Se la precedente affermazione è vera, allora è anche vero che:	<ul style="list-style-type: none"> * se andiamo a sciare, allora non nevica * se non andiamo a sciare, allora nevica * non andiamo a sciare solo quando nevica * se e solo se nevica andiamo a sciare * Nessuna delle altre risposte è corretta
20070	Domanda 700157	GEN	Se la televisione è accesa, Luca non studia. Se tale affermazione è corretta, se ne deduce che	<ul style="list-style-type: none"> * Se Luca studia, la televisione è spenta * Se Luca non studia, la televisione è accesa * Se la televisione è spenta, Luca studia * Luca ama guardare la televisione mentre studia * Nessuna delle altre risposte è corretta
20071	Domanda 700158	GEN	Se Maria sta parlando al telefono, allora Gianni e Piero stanno guardando la televisione. Se tale affermazione è corretta, se ne deduce che	<ul style="list-style-type: none"> * Se Gianni non sta guardando la televisione, allora anche Piero non sta guardando la televisione * Se Maria non sta parlando al telefono, allora Gianni non sta guardando la televisione * Se Gianni non sta guardando la televisione, allora Maria non sta parlando al telefono * Se Maria non sta parlando al telefono, allora Gianni e Piero non stanno guardando la televisione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20072	Domanda 700159	GEN	"Tutte le balene nuotano. Tutte le balene sono mammiferi. Tutti i mammiferi vivono a lungo." Dalla precedente affermazione si deduce che	<ul style="list-style-type: none"> * Non esiste una balena che abbia vita breve * Tutti i mammiferi sono balene * Ogni mammifero che nuota è una balena * Le balene hanno vita breve * Nessuna delle altre risposte è corretta
20073	Domanda 700160	GEN	Dove ha sede ufficiale il Parlamento Europeo?	<ul style="list-style-type: none"> * Strasburgo * Parigi * Bruxelles * Londra * Nessuna delle altre risposte è corretta
20074	Domanda 700161	GEN	Chi ha inventato la dinamite?	<ul style="list-style-type: none"> * Edison * Volta * Nobel * Galileo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20075	Domanda 700163	GEN	In Italia, subito dopo il presidente della Repubblica, la carica istituzionale più importante è	<ul style="list-style-type: none"> * il presidente della Camera * il presidente della corte costituzionale * il ministro degli interni * il presidente del Senato * Nessuna delle altre risposte è corretta
20076	Domanda 700164	GEN	L'autore de L'Orlando furioso è	<ul style="list-style-type: none"> * Torquato Tasso * Ludovico Ariosto * Pietro Bembo * Luigi Pulci * Nessuna delle altre risposte è corretta
20077	Domanda 700165	GEN	Il primo imperatore di Roma fu	<ul style="list-style-type: none"> * Giulio Cesare * Traiano * Augusto * Vespasiano * Nessuna delle altre risposte è corretta
20078	Domanda 700166	GEN	La Bibbia è una raccolta di	<ul style="list-style-type: none"> * antichi testi mitologici * storie di antichi popoli orientali * scritture sacre della religione di Israele e della religione cristiana * saghe mediorientali * Nessuna delle altre risposte è corretta
20079	Domanda 700167	GEN	Si definisce "totalitario"	<ul style="list-style-type: none"> * un sistema politico dispotico, basato sulla repressione e il terrore, che non ammette alcuna forma di dissenso o critica * un regime in cui tutti i poteri fanno capo ad un monarca assoluto, alla cui autorità viene attribuita origine divina * un sistema politico che rinnega le istituzioni liberali a favore di un regime a partito unico, caratterizzato dalla mobilitazione di massa guidata da un leader carismatico, da un'ideologia dogmatica e dalla repressione di ogni dissenso * un regime in cui tutti i poteri sono controllati da élite militari, che restringono e reprimono la libertà dei cittadini in ogni campo della vita pubblica e privata * Nessuna delle altre risposte è corretta
20080	Domanda 700168	GEN	Per "politica demografica" si intende	<ul style="list-style-type: none"> * una politica volta a ridurre le disparità sociali operando una redistribuzione di risorse a favore dei meno abbienti * una politica volta ad aumentare, ridurre o selezionare le nascite in relazione ad esigenze economiche, militari e politiche di uno Stato * un insieme di misure volto ad aumentare la natalità, per promuovere la potenza nazionale * l'elaborazione da parte di uno Stato di un sistema di controllo dei flussi migratori in entrata e in uscita * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20081	Domanda 700169	GEN	La "guerra fredda" è stata	<ul style="list-style-type: none"> * un susseguirsi di conflitti tra estremisti di destra e/o di sinistra e compagini statali europee negli anni Settanta e Ottanta del Novecento * la corsa agli armamenti nucleari che si è verificata dopo la seconda guerra mondiale ad opera di paesi occidentali ed asiatici * l'insieme di conflitti derivati dalle divisioni di classe e dal conflitto ideologico tra liberalismo e socialismo * un complesso di tensioni e conflitti parziali sul piano politico, militare, economico- e di forte contrapposizione ideologica sviluppatasi dopo la seconda guerra mondiale tra Stati Uniti e Unione Sovietica * Nessuna delle altre risposte è corretta
20082	Domanda 700170	GEN	Per "decolonizzazione" si intende	<ul style="list-style-type: none"> * la creazione di condizioni di dipendenza economica operata dalle potenze occidentali nei confronti dei paesi poveri * il ripudio da parte dei paesi ex coloniali dei modelli istituzionali e degli stili di vita occidentali * il processo storico che ha visto affermarsi l'indipendenza di paesi precedentemente colonizzati dai maggiori stati occidentali * il raggiungimento, da parte di paesi ex coloniali che hanno conquistato l'indipendenza dopo la seconda guerra mondiale, di standard economici e tecnologici pari o superiori a quelli occidentali * Nessuna delle altre risposte è corretta
20083	Domanda 700171	GEN	Uno di questi paesi pur appartenendo al sud geografico fa parte del nord sviluppato. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * Australia * Mozambico * Bolivia * Cile * Nessuna delle altre risposte è corretta
20084	Domanda 700172	GEN	Quali di questi paesi atlantici presenta molti caratteri ambientali simili a quelli del mediterraneo?	<ul style="list-style-type: none"> * Regno Unito * Portogallo * Belgio * Mauritania * Nessuna delle altre risposte è corretta
20085	Domanda 700173	GEN	Le città più importanti della regione scandinava sono localizzate	<ul style="list-style-type: none"> * sulla costa * nell'entroterra * sulle alture * in pianura * Nessuna delle altre risposte è corretta
20086	Domanda 700174	GEN	Quale tra le seguenti canzoni è stata scritta da Bob Dylan?	<ul style="list-style-type: none"> * Imagine * Summertime * Blowing in the wind * Because the night * Nessuna delle altre risposte è corretta
20087	Domanda 700175	GEN	Quante sono le Regioni Italiane?	<ul style="list-style-type: none"> * 21 * 19 * 20 * 15 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20088	Domanda 700176	GEN	Qual è il fiume più lungo dell'Africa?	<ul style="list-style-type: none"> * Il Congo * Il Kilimangiaro * Il Sudan * Il Nilo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20089	Domanda 700177	GEN	Quando venne inventata la stampa?	<ul style="list-style-type: none"> * Alla fine del Quattrocento * Nel Medio Evo * Nel Cinquecento * Nel Seicento * Nessuna delle altre risposte è corretta
20090	Domanda 700178	GEN	Quali stati sovrani sono presenti all'interno del territorio italiano?	<ul style="list-style-type: none"> * Solo il Vaticano * Le Regioni a statuto speciale * Nessuno * San Marino ed il Vaticano * Nessuna delle altre risposte è corretta
20091	Domanda 700179	GEN	Che cosa è il suffragio universale?	<ul style="list-style-type: none"> * Il sistema che attribuisce diritto di voto a tutti i cittadini senza alcuna distinzione * una antica religione * una terribile calamità naturale * un modo di gestire l'organizzazione amministrativa * Nessuna delle altre risposte è corretta
20092	Domanda 700180	GEN	Dove ha sede il Senato della Repubblica?	<ul style="list-style-type: none"> * Al Vaticano * A Palazzo Chigi * Al Campidoglio * A Palazzo Madama * Nessuna delle altre risposte è corretta
20093	Domanda 700181	GEN	Chi fu il primo presidente degli Stati Uniti?	<ul style="list-style-type: none"> * George Washington * Martin Luther King * Benjamin Franklin * Samuel Adams * Nessuna delle altre risposte è corretta
20094	Domanda 700182	GEN	Di quale autore si dice che abbia sciacquato i panni in Arno	<ul style="list-style-type: none"> * Dante * Carducci * Manzoni * Calvino * Nessuna delle altre risposte è corretta
20095	Domanda 700183	GEN	In quale paese europeo si sviluppò inizialmente la rivoluzione industriale?	<ul style="list-style-type: none"> * Francia * Inghilterra * Germania * Russia * Nessuna delle altre risposte è corretta
20096	Domanda 700184	GEN	Con il termine e-business ci si riferisce a:	<ul style="list-style-type: none"> * Il commercio elettronico e tutte le attività di imprese attraverso la rete * Gli affari economici europei * Il settore giuridico nel commercio internazionale nell'ambito di internet * Il nome di un importante progetto d'affari europeo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20097	Domanda 700185	GEN	Cosa ha stabilito il Trattato di Maastricht?	<ul style="list-style-type: none"> * Ha stabilito le norme in materia di aiuto alle aree svantaggiate * Introduce la cosiddetta "cooperazione rafforzata" * Ha dato il via all'unione istituzionale, economica e monetaria dei paesi europei * Ha concesso la libera circolazione delle merci nei paesi della CEE * Nessuna delle altre risposte è corretta
20098	Domanda 700186	GEN	Che cosa indica il termine "shoah"?	<ul style="list-style-type: none"> * Una corrente filosofica * Un movimento letterario * Il massacro compiuto in danno del popolo ebraico * Un modo scortese per mandar via qualcuno * Nessuna delle altre risposte è corretta
20099	Domanda 700187	GEN	Quale organo dello stato emana i decreti-legge?	<ul style="list-style-type: none"> * Governo * Parlamento * Senato * Magistratura * Nessuna delle altre risposte è corretta
20100	Domanda 700188	GEN	La cittadinanza europea si acquisisce:	<ul style="list-style-type: none"> * Attraverso una esplicita richiesta del soggetto al Ministero dell' Interno * Non è, attualmente, possibile acquisirla * è già attribuita a tutti coloro che sono cittadini di uno Stato dell'Unione Europea * Solo se si dimora per almeno 5 anni in uno degli Stati Membri * Nessuna delle altre risposte è corretta
20101	Domanda 700189	GEN	Quando la reattività di un individuo ad uno stimolo ambientale diminuisce dopo numerose presentazioni dello stimolo stesso si parla di:	<ul style="list-style-type: none"> * Assuefazione * Accomodamento * Comportamento routinario * Abitudine * Nessuna delle altre risposte è corretta
20102	Domanda 700190	GEN	Il modem consente ad un computer di:	<ul style="list-style-type: none"> * Estendere la propria memoria RAM * Connettersi in remoto via etere * Modulare la velocità di connessione * Connettersi in remoto via cavo telefonico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20103	Domanda 700191	GEN	Il referendum è:	<ul style="list-style-type: none"> * Uno strumento di democrazia diretta * Un meccanismo di democrazia rappresentativa * Un atto di delega politica * Una legge * Nessuna delle altre risposte è corretta
20104	Domanda 700192	GEN	La FAO è:	<ul style="list-style-type: none"> * La Federal Administration Organization * La Financial Aid Organization * La Food and Agriculture Organization * La Federazione contro l'Anoressia e l'Obesità * Nessuna delle altre risposte è corretta
20105	Domanda 700193	GEN	La convenzione tra alcuni Stati membri dell'Unione Europea che tra le altre cose abolisce i controlli sistematici delle persone alle frontiere interne è conosciuta come:	<ul style="list-style-type: none"> * Accordi di Shengen * Piano Shuman * Trattato di Maastricht * Trattato di Amsterdam * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20106	Domanda 700194	GEN	"Gomorra" è un recente libro scritto da	<ul style="list-style-type: none"> * Giorgio Faletti * Nicolò Ammaniti * Roberto Saviano * Andrea Camilleri * Nessuna delle altre risposte è corretta
20107	Domanda 700195	GEN	Aldo Moro è stato segretario del partito	<ul style="list-style-type: none"> * comunista * della democrazia cristiana * socialista * radicale * Nessuna delle altre risposte è corretta
20108	Domanda 700196	GEN	Il Browser è un programma che consente di:	<ul style="list-style-type: none"> * creare siti internet * inviare Posta Elettronica * navigare in Internet * connettersi ad un Internet Provider * Nessuna delle altre risposte è corretta
20109	Domanda 700197	GEN	Johann Gutenberg è diventato famoso per	<ul style="list-style-type: none"> * Aver inventato la stampa a caratteri mobili * Aver tradotto e trascritto l'Iliade e l'Odissea * Aver interpretato la scrittura cuneiforme * Aver scoperto le rovine di Troia * Nessuna delle altre risposte è corretta
20110	Domanda 700198	GEN	Qual è l'origine dell'energia geotermica?	<ul style="list-style-type: none"> * Vento * Maree * Nucleare * Calore terrestre * Nessuna delle altre risposte è corretta
20111	Domanda 700199	GEN	Quale è l'acronimo della NATO?	<ul style="list-style-type: none"> * Organizzazione del Trattato Nord Atlantico * National Association Touristic Organization * Organizzazione Nazionale Anti-Terrorismo * Organizzazione Nazionale sul Trattamento delle Armi * Nessuna delle altre risposte è corretta
20112	Domanda 700200	GEN	Che cosa si intende con l'acronimo OMS?	<ul style="list-style-type: none"> * Organizzazione Mondiale della Sanità * Organizzazione Medici Senza frontiere * Organismo Mutato Scientificamente * Organo Servizio Meteorologico * Nessuna delle altre risposte è corretta
20113	Domanda 700201	GEN	Che cosa significa il termine ostruzionismo?	<ul style="list-style-type: none"> * una fase di decadenza della cultura occidentale * una particolare tecnica odontoiatrica * il tentativo di ostacolare un'attività * una corrente filosofica contemporanea * Nessuna delle altre risposte è corretta
20114	Domanda 700202	GEN	Quale ricorrenza celebra la data del 2 giugno?	<ul style="list-style-type: none"> * la liberazione * l'armistizio * l'ascesa al potere di Mussolini * la nascita della Repubblica italiana * Nessuna delle altre risposte è corretta
20115	Domanda 700203	GEN	Scegli la definizione più appropriata del termine colonialismo	<ul style="list-style-type: none"> * La politica di evangelizzazione intrapresa dai missionari * La diffusione delle multinazionali * La conquista politica di altri territori * Il commercio degli schiavi * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20116	Domanda 700204	GEN	Quale edificio è stato distrutto dall'attacco dell'11 settembre 2001?	<ul style="list-style-type: none"> * Empire State Building * Pan-Am Building * Crysler Building * World Trade Center * Nessuna delle altre risposte è corretta
20117	Domanda 700205	GEN	Quale importante questione politica disciplina la legge Bossi - Fini, approvata nel 2002?	<ul style="list-style-type: none"> * La valorizzazione del patrimonio artistico * Il federalismo * Il conflitto di interessi * L'immigrazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20118	Domanda 700206	GEN	In quale anno fu proclamata l'unità d'Italia?	<ul style="list-style-type: none"> * 1861 * 1888 * 1878 * 1946 * Nessuna delle altre risposte è corretta
20119	Domanda 700207	GEN	Che cos'è la Marcia su Roma?	<ul style="list-style-type: none"> * La presa del potere del fascismo * Una manifestazione podistica che si svolge ogni due anni * Il titolo di una canzone popolare * Un pellegrinaggio che si svolge in occasione dell'Anno Santo * Nessuna delle altre risposte è corretta
20120	Domanda 700209	GEN	Che cosa si intende per "villaggio globale"?	<ul style="list-style-type: none"> * Il villaggio che ospita gli atleti durante i Giochi olimpici * Un piccolo centro urbano con una forte dotazione tecnologica * Un villaggio turistico internazionale * La circolazione delle informazioni conseguente alla diffusione dei moderni mezzi di comunicazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
20121	Domanda 700210	GEN	Per identificare organismi della stessa specie si deve tener conto:	<ul style="list-style-type: none"> * della incapacità di riproduzione con organismi di altra specie * dell'aspetto esteriore * della dimensione * della incapacità di vivere nello stesso habitat di altre specie * Nessuna delle altre risposte è corretta
20122	Domanda 700220	LOG	Francesco acquista dei bigliettini per invitare alcuni amici alla sua festa di compleanno. In cartoleria i bigliettini vengono venduti singolarmente al prezzo di € 0,43 l'uno, oppure in confezioni da 6 al prezzo di € 1,92 a confezione. Francesco acquista 8 confezioni. Dopo avere spedito gli inviti si rende conto che gli sono serviti solo 38 bigliettini. Quanto ha speso Francesco più del necessario per acquistare i bigliettini di invito?	<ul style="list-style-type: none"> * € 2,98 * € 3,64 * € 4,70 * € 1,72 * € 1,06

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20123	Domanda 700221	LOG	<p>Nel tentativo di guadagnare qualcosa in più per andare in vacanza, Marco, Rita, Irene e Sara hanno svolto vari lavoretti per i loro vicini. Prima di iniziare hanno pattuito che tutti i soldi guadagnati sarebbero stati condivisi equamente tra di loro. • Marco ha guadagnato € 10. • Rita ha guadagnato € 15. • Irene ha guadagnato € 12. • Sara ha sorpreso tutti gli altri guadagnando € 35 e quindi deve dei soldi agli altri amici. Quanto deve ricevere Rita da Sara?</p>	<p>* € 3 * € 6 * € 8 * € 9 * € 10</p>
20124	Domanda 700222	LOG	<p>Il fan club di un famoso gruppo musicale mette in vendita varie tipologie di confezioni di poster tramite il proprio sito. I clienti possono scegliere i poster che desiderano ricevere. Sono a disposizione sia poster grandi dell'intero gruppo che poster di formato ridotto di ciascun membro del gruppo. Il costo di ciascuna confezione comprende un prezzo fisso diverso per ogni tipo di poster. Le spese di spedizione sono le stesse per ogni tipologia di confezione e sono incluse nei prezzi qui sotto riportati. Le tipologie di confezioni disponibili sono le seguenti: • Confezione mini: 3 poster del gruppo completo e 4 poster di un singolo membro del gruppo \$14 • Confezione media: 4 poster del gruppo completo e 3 poster di un singolo membro del gruppo \$16 • Confezione maxi: 5 poster del gruppo completo e 3 poster di un singolo membro del gruppo \$19. Calcolare il costo delle spese di spedizione.</p>	<p>* \$1 * \$2 * \$3 * \$4 * \$5</p>

ID	Ttito lo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20125	Domanda 700223	LOG	<p>Ogni giorno Luisa usa una confezione da 150 gr di prosciutto cotto per preparare dei panini ai suoi figli. Oggi è il 25 aprile e in frigo Luisa ha prosciutto cotto a sufficienza solo per l'indomani e per il giorno successivo. Quindi, si reca al supermercato per comprarne dell'altro e vede la seguente offerta speciale:</p> <p>"PROSCIUTTO COTTO SCONTO 25% su tutte le confezioni da 150 gr. Offerta valida fino al 25 aprile". Sugli scaffali del supermercato ci sono 5 confezioni di prosciutto cotto con data di scadenza 5 maggio e 11 confezioni con data di scadenza 9 maggio. Luisa non consuma mai prodotti che sono andati oltre la data di scadenza, ma vuole approfittare di questa offerta nel miglior modo possibile. Quante confezioni di prosciutto cotto dovrebbe quindi acquistare Luisa oggi?</p>	<ul style="list-style-type: none"> * 14 * 12 * 10 * 11 * 13
20126	Domanda 700224	LOG	<p>"Chi si impegna, raggiunge ottimi risultati. Nella mia classe, alcuni studenti hanno raggiunto ottimi risultati." Individuare la conclusione logicamente e rigorosamente conseguente:</p>	<ul style="list-style-type: none"> * Non mi sono impegnato, quindi non raggiungerò ottimi risultati. * Alcuni studenti della mia classe si sono impegnati. * Condizione necessaria per ottenere ottimi risultati è che mi impegni. * Non tutti gli studenti della mia classe sono buoni alunni. * Non ho ottenuto ottimi risultati, quindi non mi sono impegnato.
28085	Domanda 700224	LOG	<p>"Chi si impegna, raggiunge ottimi risultati. Nella mia classe, alcuni studenti hanno raggiunto ottimi risultati." Individuare la conclusione logicamente e rigorosamente conseguente:</p>	<ul style="list-style-type: none"> * Non mi sono impegnato, quindi non raggiungerò ottimi risultati. * Alcuni studenti della mia classe si sono impegnati. * Condizione necessaria per ottenere ottimi risultati è che mi impegni. * Non tutti gli studenti della mia classe sono buoni alunni. * Non ho ottenuto ottimi risultati, quindi non mi sono impegnato.
20127	Domanda 700225	LOG	<p>"Se e solo se è una giornata soleggiata pranzo sul terrazzo." In base alla precedente affermazione, quale delle seguenti è certamente vera?</p>	<ul style="list-style-type: none"> * Quando pranzo in terrazzo, non è detto che sia una giornata soleggiata. * A volte, anche se è una giornata soleggiata, non pranzo sul terrazzo * Se pranzo sul terrazzo, significa che è una giornata soleggiata. * Quando pranzo sul terrazzo apro l'ombrellone. * Quando pranzo sul terrazzo indosso gli occhiali da sole.

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28086	Domanda 700225	LOG	“Se e solo se è una giornata soleggiata pranzo sul terrazzo.” In base alla precedente affermazione, quale delle seguenti è certamente vera?	<ul style="list-style-type: none"> * Quando pranzo in terrazzo, non è detto che sia una giornata soleggiata. * A volte, anche se è una giornata soleggiata, non pranzo sul terrazzo * Se pranzo sul terrazzo, significa che è una giornata soleggiata. * Quando pranzo sul terrazzo apro l’ombrellone. * Quando pranzo sul terrazzo indosso gli occhiali da sole.
20128	Domanda 700226	LOG	“Se la porta è chiusa a chiave, allora Giacomo è fuori casa.” Se è vera la precedente affermazione, quale tra le seguenti affermazioni è vera?	<ul style="list-style-type: none"> * Se Giacomo è in casa, allora la porta è aperta. * Se Giacomo è fuori casa, allora la porta è chiusa a chiave. * La porta è aperta e Giacomo è in casa. * Giacomo è fuori casa solo quando la porta è chiusa a chiave. * Se la porta è chiusa a chiave Giacomo non può uscire di casa.
20129	Domanda 700227	LOG	“Solo se sono in motorino indosso il mio nuovo casco per strada.” In base alla precedente affermazione, quale delle seguenti non è necessariamente vera?	<ul style="list-style-type: none"> * Se non sono in motorino, non indosso per strada il casco nuovo. * Se indosso il casco nuovo per strada, allora sono in motorino. * Condizione necessaria perché io indossi il casco nuovo per strada è che io sia in motorino. * Solo se indosso il mio nuovo casco, allora sono in motorino. * Se qualcuno mi incontra per strada con in testa il casco nuovo, allora sono in motorino.
20130	Domanda 700228	LOG	Qual è la negazione della proposizione: “ Tutti i milanesi conoscono qualche genovese”?	<ul style="list-style-type: none"> * Nessun milanese conosce qualche genovese * Ogni milanese conosce tutti i genovesi * Nessun milanese conosce tutti i genovesi * Qualche milanese non conosce nessun genovese * Nessun milanese conosce alcun genovese
28087	Domanda 700228	LOG	Qual è la negazione della proposizione: “ Tutti i milanesi conoscono qualche genovese”?	<ul style="list-style-type: none"> * Nessun milanese conosce qualche genovese * Ogni milanese conosce tutti i genovesi * Nessun milanese conosce tutti i genovesi * Qualche milanese non conosce nessun genovese * Nessun milanese conosce alcun genovese
20131	Domanda 700229	LOG	“Per dimagrire è necessario ma non sufficiente mangiare di meno e non fare una vita sedentaria.” Quale delle seguenti affermazioni non è compatibile con l'affermazione precedente:	<ul style="list-style-type: none"> * Lucia ha mangiato di meno non ha fatto una vita sedentaria ed è dimagrita * Marco ha mangiato di meno, non ha fatto una vita sedentaria ed non è dimagrito * Giulia non ha mangiato di meno, ha fatto una vita sedentaria ed non è dimagrita * Enzo non ha mangiato di meno, non ha fatto una vita sedentaria ed è dimagrito * Luca ha mangiato di meno, ha fatto una vita sedentaria ed non è dimagrito

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28088	Domanda 700229	LOG	<p>“Per dimagrire è necessario ma non sufficiente mangiare di meno e non fare una vita sedentaria.” Quale delle seguenti affermazioni non è compatibile con l'affermazione precedente:</p>	<ul style="list-style-type: none"> * Lucia ha mangiato di meno non ha fatto una vita sedentaria ed è dimagrita * Marco ha mangiato di meno, non ha fatto una vita sedentaria ed non è dimagrito * Giulia non ha mangiato di meno, ha fatto una vita sedentaria ed non è dimagrita * Enzo non ha mangiato di meno, non ha fatto una vita sedentaria ed è dimagrito * Luca ha mangiato di meno, ha fatto una vita sedentaria ed non è dimagrito
20132	Domanda 700230	LOG	<p>“Condizione necessaria ma non sufficiente affinché Ilaria superi il test è che studi meglio il programma di fisica.” Quale delle seguenti opzioni è incompatibile con la proposizione data?</p>	<ul style="list-style-type: none"> * Ilaria studia bene il programma di fisica e non passa il test * Ilaria non studia bene il programma di fisica e non passa il test * Ilaria sbaglia i quesiti di fisica e non passa il test * Ilaria non studia bene il programma di fisica e passa il test * Ilaria studia bene il programma di fisica e passa il test
28089	Domanda 700230	LOG	<p>“Condizione necessaria ma non sufficiente affinché Ilaria superi il test è che studi meglio il programma di fisica.” Quale delle seguenti opzioni è incompatibile con la proposizione data?</p>	<ul style="list-style-type: none"> * Ilaria studia bene il programma di fisica e non passa il test * Ilaria non studia bene il programma di fisica e non passa il test * Ilaria sbaglia i quesiti di fisica e non passa il test * Ilaria non studia bene il programma di fisica e passa il test * Ilaria studia bene il programma di fisica e passa il test
20133	Domanda 700231	LOG	<p>Se non faccio colazione non riesco a studiare bene. Se questa affermazione è vera è vero anche che:</p>	<ul style="list-style-type: none"> * Al mattino è sempre meglio fare colazione * Se ho studiato male sicuramente non ho fatto colazione * Se non ho studiato bene potrebbe essere perché non ho fatto colazione * Se ho studiato poco è perché ho mangiato poco a colazione * Nessuna delle risposte precedenti è corretta
28090	Domanda 700231	LOG	<p>Se non faccio colazione non riesco a studiare bene. Se questa affermazione è vera è vero anche che:</p>	<ul style="list-style-type: none"> * Al mattino è sempre meglio fare colazione * Se ho studiato male sicuramente non ho fatto colazione * Se non ho studiato bene potrebbe essere perché non ho fatto colazione * Se ho studiato poco è perché ho mangiato poco a colazione * Nessuna delle risposte precedenti è corretta
20134	Domanda 700232	LOG	<p>“Quando Luca va al lavoro in auto fa sempre ritardo per via del traffico.” Quale affermazione può essere dedotta dalla frase precedente:</p>	<ul style="list-style-type: none"> * Luca ha fatto tardi e per questo non è andato al lavoro in macchina * Luca non ha fatto tardi e quindi non c'era traffico * Luca non ha fatto tardi e quindi si è svegliata prima per evitare il traffico * Luca non ha fatto tardi e quindi non è andata al lavoro in macchina * Luca ha fatto tardi e quindi c'era più traffico del solito

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28091	Domanda 700232	LOG	<p>“Quando Luca va al lavoro in auto fa sempre ritardo per via del traffico.”</p> <p>Quale affermazione può essere dedotta dalla frase precedente:</p>	<ul style="list-style-type: none"> * Luca ha fatto tardi e per questo non è andato al lavoro in macchina * Luca non ha fatto tardi e quindi non c’era traffico * Luca non ha fatto tardi e quindi si è svegliata prima per evitare il traffico * Luca non ha fatto tardi e quindi non è andata al lavoro in macchina * Luca ha fatto tardi e quindi c’era più traffico del solito
20135	Domanda 700233	LOG	<p>All’inizio del corso di matematica il docente afferma :”Per superare l’esame è necessario, ma non sufficiente, aver seguito almeno 50 ore di lezione” Cosa deve accadere perché l’affermazione del docente risulti falsa:</p>	<ul style="list-style-type: none"> * Almeno uno studente che ha seguito più di 50 ore non supera l’esame * Almeno uno studente supera l’esame pur avendo seguito meno di 50 ore * Almeno uno studente che ha seguito più di 50 ore di lezione supera l’esame * Tutti gli studenti che hanno seguito più di 50 ore di lezione superano l’esame * Nessuno studente che non ha superato l’esame ha seguito più di 50 ore di lezione
28092	Domanda 700233	LOG	<p>All’inizio del corso di matematica il docente afferma :”Per superare l’esame è necessario, ma non sufficiente, aver seguito almeno 50 ore di lezione” Cosa deve accadere perché l’affermazione del docente risulti falsa:</p>	<ul style="list-style-type: none"> * Almeno uno studente che ha seguito più di 50 ore non supera l’esame * Almeno uno studente supera l’esame pur avendo seguito meno di 50 ore * Almeno uno studente che ha seguito più di 50 ore di lezione supera l’esame * Tutti gli studenti che hanno seguito più di 50 ore di lezione superano l’esame * Nessuno studente che non ha superato l’esame ha seguito più di 50 ore di lezione
20136	Domanda 700234	LOG	<p>Quando Marco compie gli anni festeggia sempre con gli amici della scuola. Se la proposizione precedente è vera allora è necessariamente vero che:</p>	<ul style="list-style-type: none"> * Ieri era il compleanno di Marco, quindi ha festeggiato con gli amici * Ieri Marco era al bar con gli amici, quindi era il suo compleanno * Marco è stato a una festa con gli amici, quindi è stato il suo compleanno * Domani sarà il compleanno di Marco, quindi lui festeggerà con gli amici della scuola * Nessuna delle precedenti risposte è corretta
20137	Domanda 700235	LOG	<p>“Se non prendo un caffè non riesco a lavorare bene”. Se la proposizione precedente è vera allora è necessariamente vero che:</p>	<ul style="list-style-type: none"> * Se ho lavorato male sicuramente non ho preso un caffè * Se non ho lavorato bene potrebbe essere perché non ho preso un caffè * Prima di lavorare è meglio prendere un caffè * Se ho lavorato poco è perché non ho preso un caffè a colazione * Nessuna delle precedenti risposte è corretta
28093	Domanda 700235	LOG	<p>“Se non prendo un caffè non riesco a studiare bene”. Se la proposizione precedente è vera allora è necessariamente vero che:</p>	<ul style="list-style-type: none"> * Se ho studiato male sicuramente non ho preso un caffè * Se non ho studiato bene potrebbe essere perché non ho preso un caffè * Prima di studiare è meglio prendere un caffè * Se ho studiato poco è perché non ho preso un caffè a colazione * Nessuna delle precedenti risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20138	Domanda 700236	LOG	Carla ha affermato che se troverà le scarpe che desidera non farà spese per tre giorni. Se quanto affermato da Carla è vero allora è vero che:	<ul style="list-style-type: none"> * Se Carla ha fatto spese tutto il giorno dopo aver pronunciato la frase sopra allora potrebbe aver mentito * Se Carla ha fatto spese tutto il giorno dopo aver pronunciato la frase sopra allora non aveva trovato le scarpe * Se Carla non farà spese per sei giorni, allora ha trovato due paia di scarpe * Se Carla nei tre giorni successivi al giorno in cui ha pronunciato la frase non ha fatto spese potevd.essere malata * Nessuna delle precedenti frasi è corretta
28094	Domanda 700236	LOG	Carla ha affermato che se supererà l'esame non farà spese per tre giorni. Se quanto affermato da Carla è vero allora è vero che:	<ul style="list-style-type: none"> * Se Carla ha fatto spese tutto il giorno dopo aver pronunciato la frase sopra allora potrebbe aver mentito * Se Carla ha fatto spese tutto il giorno dopo aver pronunciato la frase sopra allora non aveva superato l'esame * Se Carla non farà spese per sei giorni, allora ha superato due esami * Se Carla nei tre giorni successivi al giorno in cui ha pronunciato la frase non ha fatto spese poteva essere malata * Nessuna delle precedenti frasi è corretta
20139	Domanda 700237	LOG	Una mela al giorno leva il medico di turno, quindi chi mangia una mela al giorno non si ammala: Questa affermazione risulta falsa se:	<ul style="list-style-type: none"> * Esiste almeno una persona che pur non mangiando una mela al giorno si ammala * Esiste almeno una persona che pur mangiando una mela ogni giorno cade ammalata * Esiste almeno una persona che non mangia mai frutta per cui il proverbio non è applicabile * Esiste almeno una persona che si ammala perché non ama le mele * Esiste almeno una persona che si ammala perché non mangia una mela tutti i giorni
20140	Domanda 700238	LOG	“Ogni volta che Irene supera un esame festeggia comprandosi una borsetta nuova.” Determina quale delle seguenti proposizioni deriva logicamente dalla proposizione precedente	<ul style="list-style-type: none"> * Irene ama le borsette nuove * Se si vede Irene con una borsetta nuova allora vuol dire che Irene ha superato un esame * Irene compra una borsetta nuova solo quando ha superato l'esame * Irene oggi non comprerà nessuna borsetta, quindi potrebbe non aver superato un esame * Se non sostiene esami Irene si trova senza borsette nuove
28095	Domanda 700238	LOG	“Ogni volta che Irene supera un esame festeggia comprandosi una borsetta nuova.” Determina quale delle seguenti proposizioni deriva logicamente dalla proposizione precedente	<ul style="list-style-type: none"> * Irene ama le borsette nuove * Se si vede Irene con una borsetta nuova allora vuol dire che Irene ha superato un esame * Irene compra una borsetta nuova solo quando ha superato l'esame * Irene oggi non comprerà nessuna borsetta, quindi potrebbe non aver superato un esame * Se non sostiene esami Irene si trova senza borsette nuove

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20141	Domanda 700239	LOG	Chi non ha studiato viene bocciato. In base alla precedente affermazione, è necessariamente vero che:	<ul style="list-style-type: none"> * Chi viene bocciato non ha studiato * Chi ha studiato può essere bocciato * Chi non viene bocciato ha studiato * Chi ha studiato non viene bocciato * È sufficiente aver studiato per non essere bocciato
28096	Domanda 700239	LOG	Chi non ha studiato viene bocciato. In base alla precedente affermazione, è necessariamente vero che:	<ul style="list-style-type: none"> * Chi viene bocciato non ha studiato * Chi ha studiato può essere bocciato * Chi non viene bocciato ha studiato * Chi ha studiato non viene bocciato * È sufficiente aver studiato per non essere bocciato
20142	Domanda 700240	LOG	L'affermazione "quando bevo troppo, mi si gonfia lo stomaco" implica che:	<ul style="list-style-type: none"> * se non mi si gonfia lo stomaco allora non ho bevuto troppo * non mi si gonfia lo stomaco pur avendo bevuto troppo * a volte capita che non mi si gonfi lo stomaco pur avendo bevuto troppo * se mi si gonfia lo stomaco vuol dire che ho bevuto troppo * o bevo troppo o mi si gonfia lo stomaco
20143	Domanda 700241	LOG	"Per superare il provino ed entrare in una squadra di calcio è necessario, ma non sufficiente, saper giocare bene e non avere più di 14 anni". Determinare quale delle seguenti situazioni è NON compatibile con la frase precedente.	<ul style="list-style-type: none"> * Elena sa giocare bene a calcio, ha meno di 14 anni e supera il provino * Elena non sa giocare bene a calcio, ha meno di 14 anni, e supera il provino * Elena sa giocare bene a calcio, ha meno di 14 anni e non supera il provino * Elena non sa giocare bene a calcio, ha meno di 14 anni e non supera il provino * Elena ha meno di 14 anni e non supera il provino
28097	Domanda 700241	LOG	"Per superare il provino ed entrare in una squadra di calcio è necessario, ma non sufficiente, saper giocare bene e non avere più di 14 anni". Determinare quale delle seguenti situazioni è NON compatibile con la frase precedente.	<ul style="list-style-type: none"> * Elena sa giocare bene a calcio, ha meno di 14 anni e supera il provino * Elena non sa giocare bene a calcio, ha meno di 14 anni, e supera il provino * Elena sa giocare bene a calcio, ha meno di 14 anni e non supera il provino * Elena non sa giocare bene a calcio, ha meno di 14 anni e non supera il provino * Elena ha meno di 14 anni e non supera il provino
20144	Domanda 700242	LOG	"Veronica è una brava studentessa. Tutti gli studenti di Farmacia sono bravi studenti. Tutti i bravi studenti sono preparati". Date tali premesse, si può dedurre che:	<ul style="list-style-type: none"> * Veronica è preparata * Solo alcuni studenti di Farmacia sono preparati * tutti gli studenti preparati sono bravi studenti * Veronica è una studentessa di Farmacia * Solo alcuni bravi studenti sono preparati
20145	Domanda 700243	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 34,42,49...60	<ul style="list-style-type: none"> * 55 * 56 * 54 * 58 * 59
28098	Domanda 700243	LOG	Individua, fra le alternative proposte, il numero che completa la serie: 34,42,49,...,60	<ul style="list-style-type: none"> * 55 * 56 * 54 * 58 * 59

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20146	Domanda 700244	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 3,6,9, ..., 15	* 12 * 11 * 10 * 9 * 7
28099	Domanda 700244	LOG	Individua, fra le alternative proposte, il numero che completa la serie: 3,6,9, ..., 15	* 12 * 11 * 10 * 9 * 7
20147	Domanda 700245	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 1,3,7,...,31	* 15 * 26 * 16 * 28 * 30
28100	Domanda 700245	LOG	Individua, fra le alternative proposte, il numero che completa la serie: 1,3,7,...,31	* 15 * 26 * 16 * 28 * 30
20148	Domanda 700246	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 6,3,10,5,14,7,18..	* 11 * 9 * 22 * 12 * 20
28101	Domanda 700246	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 6,3,10,5,14,7,18..	* 11 * 9 * 22 * 12 * 20
20149	Domanda 700247	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 3, 1, 7, 7, 11, 13, 15 ... ?	* 19 * 17 * 21 * 16 * 25
20150	Domanda 700248	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 4, 7, 12, 21, 38 ... ?	* 71 * 56 * 80 * 76 * 78
20151	Domanda 700249	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 2 5 4 9 6 13 8 17 ...?	* 10 * 21 * 12 * 24 * 26
20152	Domanda 700250	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 7-10-9-12-11-14 ...?	* 13 * 16 * 17 * 18 * 19

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20153	Domanda 700251	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 6-9-18-21-42-45-90...?	* 93 * 84 * 96 * 98 * 88
20154	Domanda 700252	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 3-7-16-35-74 ...?	* 153 * 150 * 148 * 155 * 157
20155	Domanda 700253	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 27 - ... - 45 - 54 - 63?	* 36 * 32 * 38 * 40 * 42
20156	Domanda 700254	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 2 - 3 - 5 - 8 -...?	* 12 * 16 * 10 * 11 * 13
20157	Domanda 700255	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 6 - 24 ... - 12 - 96 - 6?	* 24 * 32 * 30 * 18 * 48
20158	Domanda 700256	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 6 - 4 - 10 - 14 - 24-...?	* 38 * 32 * 30 * 36 * 48
20159	Domanda 700257	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 15 - 24 - ... - 42 - 51?	* 33 * 32 * 34 * 40 * 35
20160	Domanda 700258	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 25 - 20 -32- 27- ... - 18?	* 23 * 21 * 30 * 25 * 27
20161	Domanda 700259	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 7 - 35 - 5- 4- ... - 2?	* 8 * 20 * 16 * 9 * 10
20162	Domanda 700260	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: ...- 172 - 157 - 142- 127- ?	* 187 * 185 * 186 * 190 * 188

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20163	Domanda 700261	LOG	Individua, fra le alternative proposte il numero che completa la serie: 12 - 29 - 41- ...- 111?	* 70 * 91 * 100 * 101 * 82
20164	Domanda 700262	LOG	Quale coppia di numeri segue logicamente alla seguente serie: 30 20 29 21 28 22 27 23 26 24 ?	* 25 25 * 25 24 * 25 26 * 28 25 * 25 23
20165	Domanda 700263	LOG	Nel 1999 il 45% dei 60 clienti di uno studio professionale erano avvocati. Nel 2001 il 25% dei 144 clienti erano avvocati. Qual è l'aumento di percentuale nei 2 anni del numero di clienti avvocati per lo studio professionale?	* 25% * 33,33 * 20% * 40% * 10%
28102	Domanda 700263	LOG	Nel 1999 il 45% dei 60 clienti di uno studio professionale erano avvocati. Nel 2001 il 25% dei 144 clienti erano avvocati. Qual è l'aumento di percentuale nei 2 anni del numero di clienti avvocati per lo studio professionale?	* 25% * 33,33 * 20% * 40% * 10%
20166	Domanda 700264	LOG	Un paio di jeans, dopo aver subito uno sconto del 25%, viene venduto a 85 euro. Qual era il prezzo prima dello sconto?	* 113 * 120 * 90 * 108 * 100
20167	Domanda 700265	LOG	Il prezzo di una cyclette era di 350 euro e durante il periodo di saldi è stata venduta a 280 euro. Quale sconto percentuale è stato applicato?	* 10% * 20% * 25% * 30% * 23%
28103	Domanda 700265	LOG	Il prezzo di una cyclette era di 350 euro e durante il periodo di saldi è stata venduta a 280 euro. Quale sconto percentuale è stato applicato?	* 10% * 20% * 25% * 30% * 23%
20168	Domanda 700266	LOG	La tua paghetta settimanale ammonta a 14 euro. Sapendo che è stata aumentata del 12%, a quanto ammontava in precedenza?	* 12.5 € * 11 € * 11.5€ * 13 € * 13.5
20169	Domanda 700267	LOG	Gli argomenti di biologia molecolare del libro di testo di biologia coprono il 65% di tutto il libro. Sapendo che le pagine dedicate alla biologia molecolare sono 119, quante pagine ha in totale il libro?	* 340 * 320 * 310 * 360 * 300

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20170	Domanda 700268	LOG	Una confezione di Aspirina costava 6€ ma viene venduta con il 10% di sconto. Quanto costa ora la confezione?	* 5,40 € * 5.00 € * 5.20 € * 5.30 € * 4.80 €
20171	Domanda 700269	LOG	Il costo di un computer è 1450 €, IVA esclusa. Se l'IVA da applicare è del 20%, quanti euro costa il computer IVA compresa? Rispondi con un numero intero.	* 1740 € * 1700 € * 1780 € * 1760 € * 1500 €
20172	Domanda 700270	LOG	Il prezzo di listino di una mountain-bike è 250€. Ora sul biglietto è scritto: sconto del 10%. Quanto costa ora?	* 225 € * 220 € * 240 € * 230 € * 210 €
20173	Domanda 700271	LOG	Al Corso di laurea di Farmacia si sono iscritte 180 persone. Di queste il 60% sono donne. Quante sono gli uomini?	* 72 * 80 * 108 * 90 * 78
20174	Domanda 700272	LOG	In un Dipartimento 1/4 degli impiegati lavorano nell'amministrazione. Qual è la percentuale di impiegati in amministrazione rispetto al totale degli impiegati?	* 25% * 30% * 40% * 22% * 60%
20175	Domanda 700273	LOG	A un concorso si sono presentati 180 candidati, di questi 54 hanno superato la prova scritta. Qual è la percentuale di candidati che ha superato la prova?	* 30% * 20% * 25% * 40% * 50%
20176	Domanda 700274	LOG	Una biblioteca contiene 160 libri così suddivisi per materia: biologia 20%, medicina 30%; letteratura 35%, chimica 5%; storia 10%. I libri di quali materie, tra loro sommati, sono 48?	* biologia e storia * biologia e letteratura * medicina e storia * letteratura e storia * biologia e chimica
20177	Domanda 700275	LOG	L'anno scorso le automobili straniere importate in Italia sono state 250000, mentre quest'anno sono salite del 40%. Quest'anno si è registrato un 30% di importazioni dal mercato giapponese. Quante sono state le auto straniere NON giapponesi importate quest'anno?	* 90000 * 210000 * 245000 * 270000 * 420000

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20178	Domanda 700276	LOG	Il servizio di autobus Bologna-Parma ha una corsa diretta che parte ogni 12 minuti da ciascuna delle due città. Il servizio ha inizio contemporaneamente in entrambe le città. Il tragitto richiede 1 ora e 5 minuti in ciascuna direzione e gli autobus sostano per almeno 5 minuti presso la stazione di arrivo. Qual è il numero minimo di autobus necessari per fornire il servizio?	<ul style="list-style-type: none"> * 12 * 8 * 11 * 6 * 10
20179	Domanda 700277	LOG	Maria va spesso ad allenarsi: ogni volta corre per 6 minuti, poi cammina per 3 minuti. Ripete questa sequenza quattro volte consecutive per poi finire l'allenamento con altri 6 minuti di corsa. Solitamente Maria corre su un percorso lungo la riva di un fiume e, dopo 21 minuti, torna indietro esattamente a metà dell'allenamento. Maria si prefigge il seguente obiettivo: 1 km in 7 minuti e 30 secondi quando corre e 1 km in 12 minuti quando cammina. A metà dell'allenamento, se raggiunge il suo obiettivo, quanti chilometri ha percorso Maria?	<ul style="list-style-type: none"> * 4,0 km * 2,5 km * 5,0 km * 1,0 km * 2,0 km
20180	Domanda 700278	LOG	Se le lancette di un orologio segnano le 21.30 di mercoledì, tra 53 ore e 45 minuti saranno:	<ul style="list-style-type: none"> * le 2.15 di sabato * le 3.15 di sabato * le 23.15 di giovedì * le 2.15 di domenica * le 3.15 di venerdì
20181	Domanda 700279	LOG	Gabriele si allena in piscina ogni lunedì, mercoledì e sabato. In uno dei rimanenti giorni della settimana Gabriele gioca a calcio. Sapendo che il giorno dopo gli allenamenti di nuoto Gabriele non svolge alcuna attività fisica, qual è il giorno in cui gioca a calcio?	<ul style="list-style-type: none"> * Domenica * Martedì * Mercoledì * Giovedì * Venerdì
20182	Domanda 700280	LOG	Paolo lavora dal lunedì al venerdì e, a settimane alterne, anche il sabato. Qual è il numero massimo di giorni lavorativi di Paolo in un mese?	<ul style="list-style-type: none"> * 21 * 22 * 23 * 24 * 25

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20183	Domanda 700281	LOG	Una galleria d'arte deve ospita la mostra di J. S. All'ingresso un filmato di 11 minuti viene proiettato continuamente durante tutta la giornata, con un intervallo di 3 minuti tra una proiezione e l'altra. Le proiezioni iniziano alle 09:15 e terminano alle 18:00. La mattina, quando il filmato inizia ad essere proiettato, parte sempre dall'inizio. Quante volte il filmato viene proiettato per intero nel corso di una giornata?	<ul style="list-style-type: none"> * 37 * 39 * 35 * 36 * 38
20184	Domanda 700282	LOG	Per raggiungere il suo ufficio, Davide può percorrere due strade diverse. La prima strada di 6 Km lungo la quale si incontrano 3 semafori, che costringono Davide a fermarsi al rosso a ciascun semaforo per tre minuti in media. La seconda strada di 8 km, lungo la quale si incontra solo un semaforo che costringe Davide a fermarsi per due minuti in media. Quando Davide non è fermo ad un semaforo, guida ad una velocità media di 24 Km/h. Quanto tempo risparmia in media Davide percorrendo la strada più veloce?	<ul style="list-style-type: none"> * 1 min * 2 min * 4 min * 5 min * 7 min
20185	Domanda 700283	LOG	Robert, un ragazzo inglese in vacanza, viaggiando in automobile dall'Inghilterra alla Francia si è confuso riguardo alla conversione delle miglia in chilometri, pensando che l'equivalenza fosse 5 chilometri = 8 miglia, invece di 5 miglia = 8 chilometri. A metà della sua vacanza si è spostato da un hotel ad un altro. Aveva previsto che per percorrere 200 chilometri avrebbe impiegato oltre 5 ore, viaggiando ad una velocità media di 60 miglia all'ora. In effetti ha viaggiato ad una velocità media di 60 miglia all'ora, ma si è stupito di quanto velocemente avesse raggiunto la sua destinazione. Quanto tempo prima del previsto Robert è arrivato a destinazione?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 ore e 0 minuti * 2 ore e 55 minuti * 2 ore e 5 minuti * 3 ore e 15 minuti * 1 ora e 40 minuti

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20186	Domanda 700284	LOG	Un ispettore di polizia sta conducendo un'indagine su un caso di omicidio. Sulla scena del delitto è stato ritrovato un biglietto di ingresso ad un museo. Ciascuno dei 5 sospettati ha ammesso di aver visitato il museo nell'ultimo mese.	<ul style="list-style-type: none"> * Il sospettato A sostiene di aver visitato il museo il 17 febbraio. * Il sospettato B sostiene di aver visitato il museo il 6 febbraio. * Il sospettato C sostiene di aver visitato il museo il 9 febbraio. * Il sospettato D sostiene di aver visitato il museo il 30 gennaio. * Il sospettato E sostiene di aver visitato il museo il 3 febbraio.
20187	Domanda 700285	LOG	L'ispettore ricorda chiaramente di aver visitato lui stesso il museo il mese scorso, il 16 gennaio, e sa per certo che da dicembre a marzo il museo è aperto soltanto il martedì e il venerdì. Pertanto, sa anche che SOLO uno dei sospettati non sta dicendo la verità. Chi è il sospettato che non sta dicendo la verità?	<ul style="list-style-type: none"> * Sospettato A * Sospettato C * Sospettato B * Sospettato D * Sospettato E
20188	Domanda 700286	LOG	Mario è nato martedì 8 febbraio. Stella è nata mercoledì 8 marzo, nello stesso anno. Di quale anno potrebbe trattarsi?	<ul style="list-style-type: none"> * 1976 * 1973 * 1970 * 1979 * 1982
20189	Domanda 700287	LOG	Rientrato da un viaggio negli USA, alle 11.30 ore italiane Carlo afferma di aver fotografato la Statua della libertà 27 ore e un quarto prima. Ricordando che la differenza di fuso orario fra NY e l'Italia è di 6 ore in avanti, che ora era a NYC al momento della foto	<ul style="list-style-type: none"> * 1 e 15 * 2 e 15 * 14 e 15 * 14 e 45 * 1 e 45
20190	Domanda 700288	LOG	Priscilla è nata il 12 aprile di domenica. Nicola è nato nello stesso anno anche lui di domenica. Determinare quali dei seguenti giorni può essere il compleanno di Nicola:	<ul style="list-style-type: none"> * 10 maggio * 28 marzo * 4 aprile * 2 maggio * 27 aprile
20191	Domanda 700289	LOG	Una non stop televisiva inizia alle 21.00 del 25 ottobre e prosegue ininterrottamente per 400 ore. Quando termina?	<ul style="list-style-type: none"> * Alle 13.00 dell'11 novembre * Alle 13.00 dell'12 novembre * Alle 13.00 dell'10 novembre * Alle 23.00 dell'11 novembre * Alle 23.00 dell'10 novembre
28104	Domanda 700289	LOG	Una non stop televisiva inizia alle 21.00 del 25 ottobre e prosegue ininterrottamente per 400 ore. Quando termina?	<ul style="list-style-type: none"> * Alle 13.00 dell'11 novembre * Alle 13.00 dell'12 novembre * Alle 13.00 dell'10 novembre * Alle 23.00 dell'11 novembre * Alle 23.00 dell'10 novembre
20192	Domanda 700290	LOG	L'1.1 1995 era domenica. Che giorno della settimana sarà l'1/1/2001?	<ul style="list-style-type: none"> * Sabato * Martedì * Lunedì * Venerdì * Domenica

ID	TtitoLo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28105	Domanda 700290	LOG	L'1.1 1995 era domenica. Che giorno della settimana sarà l'1/1/2001?	<ul style="list-style-type: none"> * Sabato * Martedì * Lunedì * Venerdì * Domenica
20193	Domanda 700291	LOG	Completare la seguente frase: Il ferro si lega a una proteina, la transferrina, che viene sintetizzata dal fegato ed è _____ al trasporto degli ioni ferrici nel circolo sanguigno.	<ul style="list-style-type: none"> * preposta * anteposta * proposta * supposta * imposta
20194	Domanda 700292	LOG	Completare la seguente frase che si potrebbe leggere in un referto medico: Si è provveduto _____ di un basalioma nella regione temporale sinistra.	<ul style="list-style-type: none"> * all'accessione * all'accezione * all'eccezione * all'esecrazione * all'escissione
28106	Domanda 700292	LOG	Completare la seguente frase che si potrebbe leggere in un referto medico: Si è provveduto _____ di un basalioma nella regione temporale sinistra.	<ul style="list-style-type: none"> * all'accessione * all'accezione * all'eccezione * all'esecrazione * all'escissione
20195	Domanda 700293	LOG	Un raro scoperto recentemente potrebbe in futuro essere utilizzato in agricoltura per proteggere i raccolti da alcune delle più frequenti malattie e per incrementare la produzione. Il è stato isolato nel 1987 ed i suoi effetti sono stati studiati sia in laboratorio sia sul campo in oltre 40 specie di vegetali, dai cereali agli eucalipti. Il che è in grado di formare spore o corpi fruttiferi, colonizza le radici della pianta e ne accelera la crescita. In ciascuna delle specie saggiate, il ... ha mostrato di saper prevenire gravi malattie delle radici causate da altri Apparentemente il secerne una molecola con proprietà antibiotiche nei confronti di altri competitori. Un'altra proprietà peculiare del nuovo ... è quella di riuscire ad infettare ogni specie di pianta su cui è stato provato. Dal testo è stata eliminata una sola parola che ricorre 8 volte. Di quale delle seguenti parola si tratta?	<ul style="list-style-type: none"> * Batterio * Fungo * Virus * Plasmide * Imenottero

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28107	Domanda 700293	LOG	<p>Un raro scoperto recentemente potrebbe in futuro essere utilizzato in agricoltura per proteggere i raccolti da alcune delle più frequenti malattie e per incrementare la produzione. Il è stato isolato nel 1987 ed i suoi effetti sono stati studiati sia in laboratorio sia sul campo in oltre 40 specie di vegetali, dai cereali agli eucalipti. Il che è in grado di formare spore o corpi fruttiferi, colonizza le radici della pianta e ne accelera la crescita. In ciascuna delle specie saggiate, il ... ha mostrato di saper prevenire gravi malattie delle radici causate da altri Apparentemente il secerne una molecola con proprietà antibiotiche nei confronti di altri competitori. Un'altra proprietà peculiare del nuovo ... è quella di riuscire ad infettare ogni specie di pianta su cui è stato provato. Dal testo è stata eliminata una sola parola che ricorre 8 volte. Di quale delle seguenti parola si tratta?</p>	<ul style="list-style-type: none"> * Batterio * Fungo * Virus * Plasmide * Imenottero
20196	Domanda 700294	LOG	<p>La sequenza di questi aminoacidi costituisce un segnale che fa trattenere ogni ... all'interno della cellula. La trasfezione, cioè il trasferimento operato con tecniche di ingegneria genetica, del gene che produce tale sequenza in cellule infettate per esempio da un virus, potrebbe allora bloccare l'espressione sulla membrana cellulare di ... virali. In altre parole, la presenza indotta di questo gene in una cellula "intrappola" all'interno della cellula stessa ... del virus conferendo così alla cellula una sorta di protezione dalle conseguenze della infezione virale. Dal testo è stata cancellata per 3 volte la stessa parola: quali delle seguenti (non declinate e senza articolo)?</p>	<ul style="list-style-type: none"> * Microrganismo * DNA * Proteina * Cromosoma * Molecola

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20197	Domanda 700295	LOG	<p>Negli ultimi 15-20 anni gli studiosi di mammiferi ...1... hanno rivolto la massima attenzione ai metodi di comunicazione tra le balene. Questi cetacei comunicano per mezzo di suoni, benché gli organi di cui dispongono per emetterli non siano ...2...: questi animali non possiedono infatti corde vocali. Si pensa che i suoni emessi siano importanti per la comunicazione ...3... e sessuale; mantengono anche in contatto reciproco gli individui in branchi aperti, e forse segnalano i pericoli. Una situazione ...4... è stata descritta in una specie di lupo nordamericano: gli individui stanno per lunghi periodi a una distanza di chilometri l'uno dall'altro, ma si mantengono in contatto mediante ...5... richiami. Nel brano precedente sono sottintese e numerate 5 parole. Qui di seguito sono indicati i loro contrari. Associare al numero di riferimento all'interno del brano la lettera corrispondente al contrario della parola sottintesa.</p>	<ul style="list-style-type: none"> * ignoti * terrestri * asociale * differente * uniformi

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20198	Domanda 700296	LOG	<p>Il sangue è formato da una frazione corpuscolata (globuli rossi, globuli bianchi e piastrine. e da una frazione plasmatica nella quale vi sono proteine e sostanze non proteiche, tra le quali l'urea, i cui valori normali per l'uomo sono compresi tra 30 e 60 mg%. Le prime e parte delle seconde frazioni plasmatiche contengono azoto, che è complessivamente indicato come azoto totale del plasma. L'azoto contenuto nelle sostanze non proteiche viene complessivamente indicato come azoto non proteico del plasma. Circa il 50% dell'azoto non proteico è rappresentato dall'azoto ureico, che costituisce circa il 50% del peso dell'urea. Nella pratica clinica il dosaggio dell'azoto non proteico e dell'urea è importante soprattutto perché si verifica un loro aumento in presenza di danno renale. Se un esame di laboratorio indica che un paziente ha un dosaggio di 61 mg% di azoto ureico, se ne deduce che si tratta di un livello (solo UNA delle cinque affermazioni è CORRETTA. :</p>	<ul style="list-style-type: none"> * praticamente normale * sospetto * non aumentato in maniera significativa * molto prossimo ai limiti fisiologici * molto aumentato

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28108	Domanda 700296	LOG	<p>Il sangue è formato da una frazione corpuscolata (globuli rossi, globuli bianchi e piastrine. e da una frazione plasmatica nella quale vi sono proteine e sostanze non proteiche, tra le quali l'urea, i cui valori normali per l'uomo sono compresi tra 30 e 60 mg%. Le prime e parte delle seconde frazioni plasmatiche contengono azoto, che è complessivamente indicato come azoto totale del plasma. L'azoto contenuto nelle sostanze non proteiche viene complessivamente indicato come azoto non proteico del plasma. Circa il 50% dell'azoto non proteico è rappresentato dall'azoto ureico, che costituisce circa il 50% del peso dell'urea. Nella pratica clinica il dosaggio dell'azoto non proteico e dell'urea è importante soprattutto perché si verifica un loro aumento in presenza di danno renale. Se un esame di laboratorio indica che un paziente ha un dosaggio di 61 mg% di azoto ureico, se ne deduce che si tratta di un livello (solo UNA delle cinque affermazioni è CORRETTA):</p>	<ul style="list-style-type: none"> * praticamente normale * sospetto * non aumentato in maniera significativa * molto prossimo ai limiti fisiologici * aumentato
20199	Domanda 700297	LOG	<p>Con la dizione "tempo di dimezzamento plasmatico", si indica quello spazio di tempo in cui la quantità di un farmaco che si trova nel plasma si riduce della metà; questa diminuzione può avvenire attraverso l'escrezione o attraverso il decadimento biologico. Al tempo zero viene iniettato in un paziente un farmaco che ha un tempo di dimezzamento plasmatico di 8 ore. Dopo 24 ore si trovano nel plasma del paziente ancora 10 milligrammi del farmaco. Quanti milligrammi del farmaco sono stati iniettati nel paziente?</p>	<ul style="list-style-type: none"> * 40 milligrammi * 80 milligrammi * 160 milligrammi * 200 milligrammi * 400 milligrammi

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
28112	Domanda 700297	LOG	Con la dizione "tempo di dimezzamento plasmatico", si indica quello spazio di tempo in cui la quantità di un farmaco che si trova nel plasma si riduce della metà; questa diminuzione può avvenire attraverso l'escrezione o attraverso il decadimento biologico. Al tempo zero viene iniettato in un paziente un farmaco che ha un tempo di dimezzamento plasmatico di 8 ore. Dopo 24 ore si trovano nel plasma del paziente ancora 10 milligrammi del farmaco. Quanti milligrammi del farmaco sono stati iniettati nel paziente?	<ul style="list-style-type: none"> * 40 milligrammi * 80 milligrammi * 160 milligrammi * 200 milligrammi * 400 milligrammi
20200	Domanda 700298	LOG	Con il termine "unità pane" (BE. si definisce la quantità di cibo in grammi che contiene 12 grammi di carboidrati. Il metabolismo di un grammo di carboidrati libera nell'organismo la quantità di energia corrispondente a 16 kilojoules (kJ). Un paziente a dieta deve assumere ogni giorno 4800 kilojoules, solo un quinto di questi sotto forma di carboidrati. A quante "unità pane" corrispondono giornalmente?	<ul style="list-style-type: none"> * 60 BE * 25 BE * 6 BE * 5 BE * 0,5 BE
28109	Domanda 700298	LOG	Con il termine "unità pane" (BE. si definisce la quantità di cibo in grammi che contiene 12 grammi di carboidrati. Il metabolismo di un grammo di carboidrati libera nell'organismo la quantità di energia corrispondente a 16 kilojoules (kJ). Un paziente a dieta deve assumere ogni giorno 4800 kilojoules, solo un quinto di questi sotto forma di carboidrati. A quante "unità pane" corrispondono giornalmente?	<ul style="list-style-type: none"> * 60 BE * 25 BE * 6 BE * 5 BE * 0,5 BE
20201	Domanda 700299	LOG	La ... è la scienza che studia i sintomi morbosi per interpretarli; la ... è la scienza che descrive gli stati morbosi e ne fa la storia. Inserite nella frase la coppia di parole opportune:	<ul style="list-style-type: none"> * patologia/semiologia * patologia/diagnostica * semiologia/patologia * diagnostica/bioetica * bioetica/anamnestica

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20202	Domanda 700300	LOG	Un farmaco ha un'azione ... quando allevia la sofferenza o limita il disagio connesso con uno stato morboso; ha invece un'azione ... quando agisce modificando e correggendo le condizioni da cui deriva la malattia. Inserite nella frase la coppia di parole opportune:	<ul style="list-style-type: none"> * palliativa/sintomatica * sintomatica/positiva * negativa/curativa * positiva/risolutiva * sintomatica/terapeutica
20203	Domanda 700301	LOG	“Il morbo di Alzheimer è una forma di decadimento progressivo delle funzioni cerebrali la cui incidenza è anche legata all’età: attualmente varia dal 10% di affetti tra gli individui di 65 anni, al 35% di affetti tra gli individui di 85 anni. Poiché la vita media degli individui si è allungata la percentuale dei pazienti affetti da morbo di Alzheimer sulla popolazione totale è aumentata negli ultimi 20 anni”. Quale delle seguenti affermazioni può essere dedotta dal brano precedente?	<ul style="list-style-type: none"> * Il morbo di Alzheimer è un processo degenerativo * Tra 20 anni la percentuale di individui di 65 anni affetti dalla malattia sarà l’1% * Poiché la vita media si è allungata i sintomi della malattia compariranno in età più avanzata * Tra gli individui di 75 anni l’incidenza della malattia è esattamente del 22,5% * L’unico fattore determinante l’incidenza della malattia è l’età degli individui 15.
28110	Domanda 700301	LOG	“Il morbo di Alzheimer è una forma di decadimento progressivo delle funzioni cerebrali la cui incidenza è anche legata all’età: attualmente varia dal 10% di affetti tra gli individui di 65 anni, al 35% di affetti tra gli individui di 85 anni. Poiché la vita media degli individui si è allungata la percentuale dei pazienti affetti da morbo di Alzheimer sulla popolazione totale è aumentata negli ultimi 20 anni”. Quale delle seguenti affermazioni può essere dedotta dal brano precedente?	<ul style="list-style-type: none"> * Il morbo di Alzheimer è un processo degenerativo * Tra 20 anni la percentuale di individui di 65 anni affetti dalla malattia sarà l’1% * Poiché la vita media si è allungata i sintomi della malattia compariranno in età più avanzata * Tra gli individui di 75 anni l’incidenza della malattia è esattamente del 22,5% * L’unico fattore determinante l’incidenza della malattia è l’età degli individui 15.
20204	Domanda 700302	LOG	“Il danno alle membrane cellulari e agli organuli può avvenire in diversi modi. Una delle modalità più comuni e importanti è quella che consegue al danno da radicali liberi. Radicale libero è una qualsiasi molecola che presenti un elettrone spaiato. Queste molecole, che sono altamente reattive e transitorie, derivano dal normale metabolismo ossidativo o dall'esposizione a radiazioni, a gas tossici, a sostanze chimiche e a farmaci”. Quale delle seguenti affermazioni può essere dedotta dal brano precedente?	<ul style="list-style-type: none"> * Gli organuli possono essere danneggiati anche dai radicali liberi * Solo l'esposizione a sostanze chimiche produce radicali liberi e quindi causa danni alle membrane cellulari * Esistono molecole con elettroni spaiati che non sono radicali liberi * Il normale metabolismo ossidativo è il solo meccanismo di produzione dei radicali liberi * Molecole altamente reattive e transitorie sono necessariamente radicali liberi

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
20205	Domanda 700303	LOG	Un asino deve tirare un carico di un quintale di farina, un secondo asino un carico di un quintale di balle di fieno ed un terzo asino mezzo metro cubo di acqua. Quale dei tre fa meno fatica?	<ul style="list-style-type: none"> * Il primo * Fanno tutti la stessa fatica * Il secondo * Il terzo * Il primo ed il secondo
28111	Domanda 700303	LOG	Un asino deve tirare un carico di un quintale di farina, un secondo asino un carico di 100 Kg di balle di fieno ed un terzo asino mezzo metro cubo di acqua. Quale dei tre fa meno fatica?	<ul style="list-style-type: none"> * Il primo * Fanno tutti la stessa fatica * Il secondo * Il terzo * Il primo ed il secondo
20206	Domanda 700304	LOG	Se un mattone pesa un chilo più mezzo mattone, quanto pesano due mattoni?	<ul style="list-style-type: none"> * 4 kg * 1.5 kg * 2 kg * 1 kg * 8 kg
18603	Domanda 110474	MAT	Per ogni x e y numeri reali, $(2x-y)^2$ vale :	<ul style="list-style-type: none"> * $4x^2 + y^2 - 4xy$ * $4x^2 - y^2 - 2xy$ * $4x^2 - y^2$ * $4x^2 + y^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18604	Domanda 110475	MAT	Siano a e b numeri reali. L'espressione $(2a^3)^2 + (2b^2)^3$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * $4a^5 + 8b^5$ * $4a^6 + 6b^6$ * $4a^5 + 6b^5$ * $4a^6 + 8b^6$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18605	Domanda 110476	MAT	L'espressione $(1/4 + 1/4) : (1/2)$ risulta uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 2 * 4 * 1/2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18606	Domanda 110477	MAT	Siano a e b due numeri reali, allora:	<ul style="list-style-type: none"> * $a^2 + b^2 = (a^2 - 2ab - b^2)$ * $a^2 + b^2 = (a+b) * (a+b)$ * $a^2 + b^2$ non si può ridurre ulteriormente nel campo dei numeri reali * $a^2 + b^2 = (a-b) * (a+b)$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18607	Domanda 110478	MAT	Siano a e b numeri reali. Dire quale delle seguenti eguaglianze è falsa:	<ul style="list-style-type: none"> * $(a+b) * (a-b) = a^2 - b^2$ * $(a+b) * (a+b) = (a+b)^2$ * $(a+b) * (a-b) = a^2 + b^2$ * $(a+b) * (a+b) = a^2 + 2ab + b^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18608	Domanda 110479	MAT	Determinare il massimo comune divisore tra 6, 3, 9:	<ul style="list-style-type: none"> * 6 * 3 * 9 * 54 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18609	Domanda 110480	MAT	$(x-1)^3$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * x^3-3x^2+3x-1 * x^3+3x^2-3x-1 * x^3-3x^2-3x-1 * x^3-x^2-3x-1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18610	Domanda 110481	MAT	$(1-\sqrt{3}) / (1+\sqrt{3})$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * $-2 + \sqrt{3}$ * $3 + \sqrt{2}$ * $\sqrt{2} - 3$ * $2 + \sqrt{3}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18611	Domanda 110482	MAT	Il m.c.m. tra 20, 10, 15, 4 è:	<ul style="list-style-type: none"> * 20 * 64 * 80 * 120 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18612	Domanda 110483	MAT	L'espressione : $4 \cdot 10^0 + 5 \cdot 10^1 + 3 \cdot 10^2 + 7 \cdot 10^3$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * 7354 * 7350 * 4735 * 4537 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18613	Domanda 110484	MAT	L'espressione $\sqrt[3]{64/27}$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * $\sqrt[3]{64} + \sqrt[3]{27}$ * $\sqrt[3]{64} \cdot \sqrt[3]{27}$ * $4/3$ * $4 \cdot 3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18614	Domanda 110485	MAT	L'espressione $[(6-7)-(3-4)+(-5+12)]$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * -9 * -7 * 9 * 7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18615	Domanda 110486	MAT	Calcolare la seguente espressione: $(a+b)^2 - (a-b)^2$:	<ul style="list-style-type: none"> * $4ab$ * $a^2 - b^2$ * ab * $2ab$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18616	Domanda 110487	MAT	Il massimo comune divisore e il minimo comune multiplo tra i numeri: 6, 20, 30, 60 valgono rispettivamente:	<ul style="list-style-type: none"> * 6; 120 * 2; 60 * 2; 180 * 6; 30 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18617	Domanda 110488	MAT	Se ad ogni generazione la popolazione mondiale si quadruplicasse, partendo da Adamo ed Èva, dopo quante generazioni si arriverebbe a 2048 persone?	<ul style="list-style-type: none"> * 3 * 4 * 5 * 6 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18618	Domanda 110489	MAT	L'espressione algebrica $(2xy - x^2 - y^2) \cdot (y - x)$ si può scrivere:	<ul style="list-style-type: none"> * $x^3 - y^3$ * $y^3 x^3$ * $-(x+y)^3$ * $(x-y)^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18619	Domanda 110490	MAT	L'espressione $(9a^2-4)$ è equivalente a:	<ul style="list-style-type: none"> * $(3a-2)*(3a+2)$ * $(2a-3)*(2a+3)$ * $(3a+2)*(3a+2)$ * $(3a-2)*(3a-2)$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18620	Domanda 110491	MAT	L'espressione $^2\sqrt{3}-^3\sqrt{3}$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * $^6\sqrt{3}$ * $^5\sqrt{3^6}$ * $^6\sqrt{3^2}$ * $\sqrt{9}-^6\sqrt{9}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18621	Domanda 110492	MAT	L'espressione : $0/(10^4*10^{-6})$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * 1 * 10^2 * 10^{-2} * Nessuna delle altre risposte è corretta
18622	Domanda 110534	MAT	Un triangolo rettangolo ruotando attorno a un cateto genera una figura solida. Quale?	<ul style="list-style-type: none"> * Un tronco di cono * Un cono * un tronco di piramide * Un cilindro * Nessuna delle altre risposte è corretta
18623	Domanda 110536	MAT	Quanto vale il logaritmo in base 100 del numero 0,0001?	<ul style="list-style-type: none"> * 0,01 * +2 * -2 * +4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18624	Domanda 110537	MAT	Centomila moltiplicato per un millesimo è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * cento * cento milioni * un centomillesimo * un centesimo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18625	Domanda 110538	MAT	Data l'equazione $5 \log x = \log 32$, posso affermare che x è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * $1/2$ * 2 * 5 * $4/(2)-1/2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18626	Domanda 110539	MAT	Quale delle seguenti disuguaglianze è VERA?	<ul style="list-style-type: none"> * $10.100 < 10.010$ * $10-100 < 100-10$ * $-10.100 > -10.010$ * $-10.100 > 10.010$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18627	Domanda 110541	MAT	L'equazione $6x^2 = -36$:	<ul style="list-style-type: none"> * ha due soluzioni irrazionali * non ammette soluzioni nel campo reale * ha come radici 2 e -2 * ha come unica radice 2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18628	Domanda 110542	MAT	Indicare la soluzione della seguente equazione: $ex = 5$ (con $e = 2,7183...$ base dei logaritmi naturali o neperiani)	<ul style="list-style-type: none"> * $x = \log_{10} 5$ * $x=5/e$ * $x=\log_e 5$ * $x = e/5$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18629	Domanda 110544	MAT	Il prezzo p di una merce aumenta di $\frac{1}{3}$ di p , il nuovo prezzo p' diminuisce poi di $\frac{1}{4}$ di p' , se q è il prezzo finale cosa si può dire?	<ul style="list-style-type: none"> * $p = q$ * $p > q$ * $p < q$ * dipende da p * Nessuna delle altre risposte è corretta
18630	Domanda 110545	MAT	Se l'equazione $2x^2 + kx - 4 = 0$ ha una radice uguale a 2 quanto vale l'altra?	<ul style="list-style-type: none"> * -2 * 1 * -4 * -1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18631	Domanda 110546	MAT	Quante radici reali positive ha l'equazione $x^4 + x^2 - 2 = 0$?	<ul style="list-style-type: none"> * nessuna. * 1 * 2 * 3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18632	Domanda 110547	MAT	Di due coni circolari retti C e C^1 , l'altezza di C è doppia di quella di C^1 e il raggio della base di C è metà di quello della base di C^1 . Cosa si può dire dei loro volumi V e V^1 ?	<ul style="list-style-type: none"> * $V = V^1$ * $V = 2 V^1$ * $V = 3 V^1$ * $V = V^1/2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18633	Domanda 110548	MAT	Per ogni numero naturale n maggiore di 1, quale dei risultati delle seguenti espressioni è un numero intero dispari: I) $2n + 1$; II) $2n + 4$; III) $2n - 3$	<ul style="list-style-type: none"> * solo la I e la III * solo la II * solo la III * solo la I e la II * Nessuna delle altre risposte è corretta
18634	Domanda 110549	MAT	La radice cubica di 64 è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 8 * 4 * 16 * 12 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18635	Domanda 110550	MAT	Nel piano, due rette perpendicolari ad una stessa retta sono:	<ul style="list-style-type: none"> * verticali * oblique * parallele * orizzontali * Nessuna delle altre risposte è corretta
18636	Domanda 110551	MAT	La somma algebrica degli angoli interni di un triangolo è:	<ul style="list-style-type: none"> * 90° * 180° * 3000 * 280° * Nessuna delle altre risposte è corretta
18637	Domanda 110552	MAT	Due rette sono perpendicolari se formano 4 angoli di:	<ul style="list-style-type: none"> * 80° * 70° * 20° * 90° * Nessuna delle altre risposte è corretta
18638	Domanda 110553	MAT	Ogni triangolo che sia inscritto in un cerchio e abbia un lato coincidente con un diametro dello stesso è:	<ul style="list-style-type: none"> * scaleno * isoscele * equilatero * rettangolo * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18639	Domanda 110554	MAT	A quanto ammonta l'intera somma se il 3% di essa è pari a 600 Euro?	<ul style="list-style-type: none"> * 1.200 Euro * 1.800 Euro * 20.000 Euro * 25.000 Euro * Nessuna delle altre risposte è corretta
18640	Domanda 110556	MAT	A cosa è uguale x se il 5% del 10% di x è uguale a 200?	<ul style="list-style-type: none"> * 200.000 * 100.000 * 50.000 * 40.000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18641	Domanda 110557	MAT	Quale è il risultato della seguente espressione: $10^3/10^{-3}$?	<ul style="list-style-type: none"> * 10^6 * 1 * 3 * 10 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18642	Domanda 110559	MAT	0,12 dm ³ sono equivalenti a:	<ul style="list-style-type: none"> * 12 mm³ * 1200 mm³ * 0,0012 mm³ * $12 \cdot 10^4$ mm³ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18643	Domanda 110560	MAT	Moltiplicare un numero per cinque è lo stesso che dividere lo stesso numero per:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 0,20 * 0,50 * 0,002 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18644	Domanda 110561	MAT	La frazione generatrice di 0,75 è:	<ul style="list-style-type: none"> * $1/75$ * $7/5$ * $100/75$ * $75/100$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18645	Domanda 110562	MAT	Dato il numero 0,00002, stabilire se il valore -0,0025:	<ul style="list-style-type: none"> * è maggiore di 0,00002 * è minore di 0,00002 * poiché sono di segno diverso non è possibile stabilire nessuna relazione tra i due numeri * i due numeri non sono confrontabili * Nessuna delle altre risposte è corretta
18646	Domanda 110563	MAT	Il volume di un cubo è uguale:	<ul style="list-style-type: none"> * al cubo della misura del suo spigolo * a tre volte il perimetro di una faccia * a tre volte l'area di una faccia * alla terza potenza della misura della sua area * Nessuna delle altre risposte è corretta
18647	Domanda 110564	MAT	Il volume di una piramide è uguale:	<ul style="list-style-type: none"> * alla terza parte dell'area di base * all'area di base per l'altezza * all'area di base per l'altezza diviso tre * al perimetro di base per l'altezza diviso tre * Nessuna delle altre risposte è corretta
18648	Domanda 110565	MAT	Dire se 1^{-23} è:	<ul style="list-style-type: none"> * negativo * uguale a 1 * uguale a $1/23$ * uguale a $-1/23$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18649	Domanda 110566	MAT	Il rapporto fra l'altezza di un triangolo equilatero ed il suo lato è:	<ul style="list-style-type: none"> * $\sqrt{3}/2$ * $2/3$ * $\sqrt{3}/4$ * $1/\sqrt{3}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18650	Domanda 110567	MAT	Siano s ed s^1 due sfere, se l'area della superficie di s è il doppio dell'area della superficie di s^1 , allora il rapporto fra i volumi di s ed s^1 è:	<ul style="list-style-type: none"> * $2\sqrt{2}$ * 4 * 8 * $\sqrt{2}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18651	Domanda 110568	MAT	Si consideri un primo quadrato di lato 8 cm, poi un secondo quadrato con i vertici nei punti medi del primo, poi un terzo quadrato con i vertici nei punti medi del secondo. Se si arriva al settimo quadrato, l'area di questo è:	<ul style="list-style-type: none"> * incalcolabile * 1 * $1/2$ * 0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18652	Domanda 110571	MAT	60 più il 15% di 60 è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 69 * 75 * 62 * 63,45 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18653	Domanda 110572	MAT	Qual è il minimo comune multiplo tra 20; 15; 4; 10?	<ul style="list-style-type: none"> * 49 * 30 * 300 * 60 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18654	Domanda 110573	MAT	$7/6 \pi$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * 150° * 210° * 245° * 180° * Nessuna delle altre risposte è corretta
18655	Domanda 110574	MAT	330° è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * $11/6 \pi$ * $2/3 \pi$ * $4/5$ * $22/9$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18656	Domanda 110575	MAT	Tangente di $\pi/6$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * $1/2$ * $2/3$ * $2\sqrt{4}$ * $\sqrt{3}/3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18657	Domanda 110576	MAT	Se un quadrato ha la diagonale lunga $1/\sqrt{2}$ metri, il lato è lungo:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,5 * $1/3$ * $1/1,42$ * $1/1,71$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18658	Domanda 110577	MAT	Se il numero 70 aumenta del 3% si ha:	<ul style="list-style-type: none"> * 70,3 * 72,1 * 28,4 * 67 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18659	Domanda 110578	MAT	Individuare la risposta errata:	<ul style="list-style-type: none"> * $3\pi/4 = 130^\circ$ * $3\pi/2 = 270^\circ$ * $2\pi/3 = 120^\circ$ * $\pi/3 = 60^\circ$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18660	Domanda 110579	MAT	Sia k un numero reale. L'equazione $X = (k-1) Y$ rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * una iperbole * una retta non passante per l'origine * una retta passante per l'origine * una parabola * Nessuna delle altre risposte è corretta
18661	Domanda 110581	MAT	La diagonale di un quadrato rispetto al lato è:	<ul style="list-style-type: none"> * sempre maggiore * sempre minore * maggiore in alcuni casi, minore in altri * non si può dire * Nessuna delle altre risposte è corretta
18662	Domanda 110582	MAT	La somma degli angoli interni di un trapezio isoscele:	<ul style="list-style-type: none"> * dipende dall'altezza del trapezio * dipende dalle dimensioni dei lati * è pari a 180° * è pari a 360° * Nessuna delle altre risposte è corretta
18663	Domanda 110583	MAT	Uno studente universitario, dopo aver superato tre esami, ha la media del 28. Nell'esame successivo lo studente prende 20. Qual è la sua media dopo il quarto esame?	<ul style="list-style-type: none"> * 27 * 26 * 25 * 24 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18664	Domanda 110584	MAT	Due polinomi dello stesso grado in una variabile si dicono uguali quando:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno uguali coefficienti dei monomi di ugual grado * tutti i coefficienti dei monomi sono uguali * non sono definibili * sono uguali i coefficienti dei monomi di grado dispari * Nessuna delle altre risposte è corretta
18665	Domanda 110585	MAT	Il rapporto tra due potenze aventi la stessa base è una potenza che ha: .	<ul style="list-style-type: none"> * stessa base ed esponente pari al prodotto degli esponenti * stessa base ed esponente pari al rapporto degli esponenti * non è possibile eseguire alcuna operazione * stessa base ed esponente pari alla differenza degli esponenti * Nessuna delle altre risposte è corretta
18666	Domanda 110586	MAT	Indicare la risposta errata:	<ul style="list-style-type: none"> * $\sin 150^\circ = 1/2$ * $\sin 330^\circ = -1/2$ * $\cos 300^\circ = 1/2$ * $\sin 180^\circ = -1$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18667	Domanda 110589	MAT	Si consideri la relazione $Y = A/X$. Mantenendo costante il valore di A, se si dimezza il valore di X:	<ul style="list-style-type: none"> * il valore di Y è ridotto alla metà . * il valore di Y raddoppia * il valore di Y risulta moltiplicato per A * il valore di Y resta costante * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18668	Domanda 110590	MAT	Il coseno di zero gradi ($\cos 0^\circ$) è:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * -1 * 0 * infinito * Nessuna delle altre risposte è corretta
18669	Domanda 110591	MAT	Il denominatore comune delle seguenti frazioni $1/14$; $1/21$; $1/15$; $1/10$ è pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * 105 * 35 * 210 * 42 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18670	Domanda 110592	MAT	E' possibile inscrivere un triangolo in una circonferenza?	<ul style="list-style-type: none"> * solo per triangoli rettangoli * è sempre possibile * solo per triangoli isosceli * solo per triangoli equilateri * Nessuna delle altre risposte è corretta
18671	Domanda 110593	MAT	Il luogo dei punti equidistanti da due punti A e B è:	<ul style="list-style-type: none"> * l'asse del segmento AB * l'iperbole di vertici A e B * l'ellisse di fuochi A e B * la parabola con vertice in A e fuoco in B * Nessuna delle altre risposte è corretta
18672	Domanda 110595	MAT	Per angoli orientati che differiscono di un angolo piatto vale la seguente relazione:	<ul style="list-style-type: none"> * $\text{tg}(A + 180) = -\text{tg} A$ * $\text{sen}(A + 180) = \text{sen} A$ * $\cos(A + 180) = \cos A$ * $\text{tg}(A+180) = \text{tg} A$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18673	Domanda 110597	MAT	Due angoli si dicono supplementari quando:	<ul style="list-style-type: none"> * la loro somma è uguale ad un angolo retto * la loro somma è uguale ad un angolo piatto * la loro differenza è uguale ad un angolo giro * la loro somma è uguale ad un angolo giro * Nessuna delle altre risposte è corretta
18674	Domanda 110598	MAT	E' possibile definire logaritmi dei numeri negativi?	<ul style="list-style-type: none"> * sì, se la base è compresa tra 0 ed 1 * sì, se la base è negativa * sì, se la base è minore di 1 * sì, se la base è positiva * Nessuna delle altre risposte è corretta
18675	Domanda 110602	MAT	La radice quadrata di 642.536 è circa:	<ul style="list-style-type: none"> * 800 * 80 * 8.000 * 200 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18676	Domanda 110603	MAT	La curva di equazione $x^2 + y^2 - 9 = 0$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * una circonferenza * una retta * una parabola * una Gaussiana * Nessuna delle altre risposte è corretta
18677	Domanda 110605	MAT	Risolvere l'equazione $\sqrt{2x+1} = 3$:	<ul style="list-style-type: none"> * $2^{1/2}$ * 5 * $1/2$ * i * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18678	Domanda 110608	MAT	Quanto vale l'espressione $\frac{1}{2} - \frac{1}{3} - \frac{1}{4} - \frac{1}{5}$?	<ul style="list-style-type: none"> * 76 * -17/60 * $\frac{1}{14}$ * $\frac{1}{12}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18679	Domanda 110609	MAT	Qual è il valore del seno di un angolo di 270° ?	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * -1 * 2 * 1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18680	Domanda 110610	MAT	$\log_{100} 10$ è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 10 * 20 * 100 * $\frac{1}{2}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18681	Domanda 110611	MAT	L'equazione $x^2 - 5x + 6 = 0$ ha come soluzioni:	<ul style="list-style-type: none"> * -2,3 * 3,2 * -2,1 * 1,2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18682	Domanda 110612	MAT	$\log 3 + \log 3$ è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * $\log 6$ * $\log 3$ * $\log 9$ * $\log \frac{1}{3}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18683	Domanda 110613	MAT	Che cosa si ottiene se si considera la sezione di un cilindro circolare retto con un piano perpendicolare all'asse del cilindro?	<ul style="list-style-type: none"> * un trapezio * un'iperbole * un triangolo * una circonferenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
18684	Domanda 110614	MAT	A quanto è uguale $2^{-1} * 2^5 * 2^{-4}$?	<ul style="list-style-type: none"> * 20 * 1 * 2 * 72 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18685	Domanda 110615	MAT	Qual è il valore di n se $\log_2 n = 6$?	<ul style="list-style-type: none"> * 16 * 32 * 64 * 148 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18686	Domanda 110616	MAT	Quanti ricoveri sono stati fatti quando il 5% dei membri di una scuola di 5000 persone sono stati colpiti da una malattia infettiva che richiede il ricovero nel 50% dei casi?	<ul style="list-style-type: none"> * 100 * 115 * 125 * 135 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18687	Domanda 110617	MAT	Quanto vale n se il 3% di n è 15?	<ul style="list-style-type: none"> * 500 * 100 * 150 * 350 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18688	Domanda 110619	MAT	A cosa è uguale $(27^{1/3})^2$?	<ul style="list-style-type: none"> * 9 * 3 * 1/3 * 1/9 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18689	Domanda 110620	MAT	A cosa è uguale 0,0076?	<ul style="list-style-type: none"> * 76/100 * 76/1.000 * 76/10.000 * 76/100.000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18690	Domanda 110621	MAT	Qual è il valore arrotondato della terza cifra decimale del numero 0,7836?	<ul style="list-style-type: none"> * 0.781 * 0.782 * 0.784 * 0.790 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18691	Domanda 110622	MAT	A cosa è uguale 10^{-3} ?	<ul style="list-style-type: none"> * 1/10 * 1/100 * 1/1.000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18692	Domanda 110624	MAT	Indicare quanti sono i numeri primi da 2 a 11:	<ul style="list-style-type: none"> * 3 * 5 * 4 * 9 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18693	Domanda 110625	MAT	Uno di questi numeri non è un numero primo, quale?	<ul style="list-style-type: none"> * 5 * 9 * 17 * 19 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18694	Domanda 110626	MAT	Quanto vale la differenza $x^5 - x^3$?	<ul style="list-style-type: none"> * $X^3 (X^2 - 1)$ * $X^2 (X^3 - 1)$ * $(X^2)^3$ * $(X^3)^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18695	Domanda 110627	MAT	Quanto vale $\log_e e$?	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * e * -e * 1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18696	Domanda 110628	MAT	Quanto vale l'espressione $(-5 + 12) + (6 - 7) - (3 - 4)$?	<ul style="list-style-type: none"> * 4 * 5 * 7 * -7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18697	Domanda 110629	MAT	Qual è il risultato dell'espressione $(2 - 3) + (4 - 5) * (6 - 8)$?	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * -1 * 0 * 2 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18698	Domanda 110630	MAT	Qual è il valore di $(0,000064)^{-1/3}$?	<ul style="list-style-type: none"> * 12 * 24 * 25 * 28 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18699	Domanda 110631	MAT	Qual è il risultato dell'espressione $(100 - 4)^2$?	<ul style="list-style-type: none"> * $(2^5 * 3)^2$ * $(12 * 8)^2$ * $(10+2)^2$ * $(10-2)^8$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18700	Domanda 110633	MAT	Quanto vale la media aritmetica dei numeri 3, 4, 5, 6, 7?	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * 5 * 2 * 3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18701	Domanda 110635	MAT	Un'affermazione è sempre valida per il seno di un angolo, quale?	<ul style="list-style-type: none"> * è un numero reale * è un numero naturale * è un numero immaginario * è un numero razionale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18702	Domanda 110636	MAT	Qual è la soluzione dell'equazione $\cos x = 2$?	<ul style="list-style-type: none"> * $x = 0$ * $x = 1^\circ$ * $x = 30^\circ$ * $x = 60^\circ$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18703	Domanda 110637	MAT	Qual è l'ascissa x del punto di intersezione delle due rette: $y=2$; $y=-3x+2$?	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * -1 * 0 * 2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18704	Domanda 110638	MAT	Quanto misura l'area di un rettangolo i cui lati misurano rispettivamente 10^{-3} cm e 10^{-2} dm	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-4} cm^2 * 10^4 dm * 10^{-2} cm^2 * 10^{-2} dm * Nessuna delle altre risposte è corretta
18705	Domanda 110640	MAT	Se una sfera e un cubo hanno uguale volume, la superficie della sfera è:	<ul style="list-style-type: none"> * doppia di quella del cubo * maggiore di quella del cubo * uguale a quella del cubo * minore di quella del cubo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18706	Domanda 110642	MAT	Quale distanza hanno nel piano cartesiano i punti che hanno coordinate (0, 0) e (3, 4)?	<ul style="list-style-type: none"> * 5 * 2 * 3 * 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18707	Domanda 110643	MAT	Qual è il vertice della parabola $y = x^2$?	<ul style="list-style-type: none"> * (2,2) * (2,1) * (1,2) * (0,0) * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18708	Domanda 110644	MAT	Quanto vale il discriminante dell'equazione $x^2 + ax + b = 0$ quando le soluzioni sono 5 e 1?	<ul style="list-style-type: none"> * 16 * 4 * 8 * 12 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18709	Domanda 110645	MAT	Indicare le soluzioni dell'equazione $x^2 + x = 0$	<ul style="list-style-type: none"> * 0 e -1 * 2 e -2 * -1 e 1 * 0 e 1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18710	Domanda 110646	MAT	Se $\log_a 17 = 3$, quale delle seguenti eguaglianze è vera?	<ul style="list-style-type: none"> * $a^3 = 17$ * $a^3 = 1/17$ * $a = 17^3$ * $a = 17/3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18711	Domanda 110647	MAT	Quanti sono i numeri divisibili per 2, 3, 4, 5 tra i primi 100 numeri naturali?	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * 2 * 3 * 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18712	Domanda 110648	MAT	A cosa è uguale C se $C^{3/2} = 27$?	<ul style="list-style-type: none"> * 3 * 6 * 9 * 81 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18713	Domanda 110649	MAT	L'ordine crescente dei numeri $x = 0,8$; $y = 0,63$; $z = 13/20$; $t = 7/25$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * t, y, x, z * y, t, z, x. * t, y, z, x * x, z, y, t * Nessuna delle altre risposte è corretta
18714	Domanda 110650	MAT	Quali sono le radici dell'equazione $x^2 + 3x - 10 = 0$?	<ul style="list-style-type: none"> * 2, 5 * -2, -5 * 2, -5 * -2, 5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18715	Domanda 110651	MAT	Per $x > 0$, $\log x + \log x + \log x$ è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * $(\log x)^3$ * $\log x^3$ * $\log x/3$ * $3x^3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18716	Domanda 110652	MAT	Quale delle seguenti affermazioni è esatta:	<ul style="list-style-type: none"> * tutti i numeri pari sono divisibili per 4 * i numeri pari non sono mai divisibili per 4 * non tutti i numeri pari sono divisibili per 4 * i numeri divisibili per 4 non sono mai pari * Nessuna delle altre risposte è corretta
18717	Domanda 110654	MAT	L'espressione $1/2 - 1/2$ è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * $1/4$ * -1 * 0 * $-1/4$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18718	Domanda 110655	MAT	Il numero $(1/9)^{-1/2}$ è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * -3 * $-1/3$ * 3 * $1/3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18719	Domanda 110657	MAT	Un numero a, positivo, viene diviso per il numero b, positivo e minore di 1, il risultato è un numero:	<ul style="list-style-type: none"> * minore a * maggiore di a * negativo * immaginario * Nessuna delle altre risposte è corretta
18720	Domanda 110658	MAT	Il valore assoluto della radice quadrata di un numero positivo $a < 1$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * minore di a * maggiore di a * maggiore di 1 * negativa * Nessuna delle altre risposte è corretta
18721	Domanda 110659	MAT	$(a-1)^3$ è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * a^3-3a^2-3a-1 * a^3-3a^2+3a-1 * a^3-3a+1 * a^3-3a-1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18722	Domanda 110660	MAT	Il rapporto $30 / 0,0030$ è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 30.000 * 0,0001 * 10.000 * 100.000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18723	Domanda 110661	MAT	Dei numeri che seguono qual è quello che aumentato della sua quarta parte è uguale a 15?	<ul style="list-style-type: none"> * 9 * 15 * 150 * $3/4$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18724	Domanda 110663	MAT	Quale dei seguenti logaritmi differisce dagli altri:	<ul style="list-style-type: none"> * $\log_2 8$ * $\log_4 64$ * $\log_e e^3$ * $\log_e 12$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18725	Domanda 110664	MAT	Se $x + 1/x = 2$ quanto vale $x^3 + 1/x^3$?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 5 * 4 * 3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18726	Domanda 110665	MAT	Un triangolo rettangolo, ruotando intorno all'ipotenusa, genera:	<ul style="list-style-type: none"> * due coni con base comune * un prisma * un tronco di cono * un cono retto * Nessuna delle altre risposte è corretta
18727	Domanda 110667	MAT	Per un triangolo rettangolo, quali delle seguenti affermazioni è FALSA?	<ul style="list-style-type: none"> * Può essere scaleno * Può essere isoscele * Può essere equilatero * Vale il teorema di Pitagora * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18728	Domanda 110668	MAT	l'equazione: $9 = 3 * x/4$ ha come soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * $x = 12/9$ * $x = 3$ * $x = 27/4$ * $x = 12$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18729	Domanda 110669	MAT	Nel piano cartesiano, le rette di equazioni: $Y=2*X+A$ $Y=2*X-3-B$ con A e B numeri reali:	<ul style="list-style-type: none"> * sono parallele fra loro * sono entrambe parallele all'asse delle ascisse (X) * sono entrambe parallele all'asse delle ordinate (Y) * si intersecano nel punto $X=0, Y=0$, origine degli assi * Nessuna delle altre risposte è corretta
18730	Domanda 110670	MAT	Un triangolo rettangolo è anche isoscele. La sua ipotenusa è lunga 1 m. Quanto vale l'area del triangolo?	<ul style="list-style-type: none"> * $2m^2$ * $1 m^2$ * $(1/2) m^2$ * $(1/4) m^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18731	Domanda 110671	MAT	Se $\log_3 x = 5$, è $x =$	<ul style="list-style-type: none"> * 10^5 * 243 * 125 * $5/3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18732	Domanda 110672	MAT	Siano a, b, c numeri reali. Le radici dell'equazione $(x - a) (x + b) (x - c) = 0$ sono:	<ul style="list-style-type: none"> * -a; b; -c * a; -b; c * $1/a; 1/b; 1/c$ * $a^2; b^2; c^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18733	Domanda 110673	MAT	$a^{-b} =$	<ul style="list-style-type: none"> * $1/a^b$ * $-b^a$ * $-a^b$ * a/b * Nessuna delle altre risposte è corretta
18734	Domanda 110674	MAT	Per quali valori di x è $x^2 > 36$?	<ul style="list-style-type: none"> * $x > -6$ * $x < -6, x > 6$ * $-6 < x < 6$ * $x > 6$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18735	Domanda 110675	MAT	Siano a e b numeri reali con $a \neq 0$. L'equazione di secondo grado $ax^2 + b = 0$ ha radici reali, quando:	<ul style="list-style-type: none"> * $a < 0$ e qualunque sia il segno di b * $b < 0$ e qualunque sia il segno di a * a e b sono entrambi positivi * a e b hanno segni opposti oppure $b=0$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18736	Domanda 110676	MAT	Per $b > 0$, $\log b^n =$	<ul style="list-style-type: none"> * $n * \log b$ * $n + \log b$ * $\log n * b$ * $(1/n) * \log b$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18737	Domanda 110677	MAT	Se $\log_2 x = 9$, è $x =$	<ul style="list-style-type: none"> * 10^9 * 18 * 512 * 9^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18738	Domanda 110678	MAT	La disuguaglianza $x^2 > x$ è verificata:	<ul style="list-style-type: none"> * qualunque sia il numero reale * Per $x < 0$ oppure $x > 1$ * Per $x > 0$ * Per $x > 0,5$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18739	Domanda 110679	MAT	L'equazione $x^2 + 49 = 0$ ha soluzioni:	<ul style="list-style-type: none"> * $x = -7$ * $x = +7; -7$ * non reali * $x = 7$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18740	Domanda 110680	MAT	Una delle soluzioni dell'equazione $2x^2 - 5x + 3 = 0$ è 1, l'altra soluzione è:	<ul style="list-style-type: none"> * $5/2$ * $2/5$ * $3/2$ * $-3/2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18741	Domanda 110682	MAT	Se una grandezza x è proporzionale al quadrato di una grandezza y e y è inversamente proporzionale ad una grandezza z , allora:	<ul style="list-style-type: none"> * x è direttamente proporzionale a z^2 * x è inversamente proporzionale a z^2 * x è direttamente proporzionale a z * x è inversamente proporzionale a z * Nessuna delle altre risposte è corretta
18742	Domanda 110683	MAT	L'equazione di secondo grado che ha soluzioni 1 e -3 è:	<ul style="list-style-type: none"> * $x^2 - 2x - 3 = 0$ * $x^2 + 2x - 3 = 0$ * $x^2 - 2x + 3 = 0$ * $x^2 + 2x + 3 = 0$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18743	Domanda 110684	MAT	Per a diverso da 0, l'equazione $ax + b = 0$ ha soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * $x = a - b$ * $x = -b/a$ * $x = -a/b$ * $x = a/b$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18744	Domanda 110685	MAT	Se $x = y - z$, allora:	<ul style="list-style-type: none"> * $x^2 = y^2 + z^2$ * $x^2 = y^2 + z^2 + 2*y*z$ * $x^2 = y^2 + z^2 - 2*y*z$ * $x^2 = y^2 - z^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18745	Domanda 110686	MAT	Nell'insieme dei numeri reali, la disequazione $x^2 < -9$ è verificata per:	<ul style="list-style-type: none"> * qualunque valore di x. * valori di x esterni all'intervallo $(-3, +3)$ estremi esclusi * valori di x interni all'intervallo $(-3, +3)$ estremi inclusi * nessun valore di x * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18746	Domanda 110687	MAT	Siano a, b, c, x diversi da 0; quale valore di x soddisfa l'equazione $ab - (bc)/x = 0$?	<ul style="list-style-type: none"> * $a \cdot b^2 \cdot c$ * $(a - b)/c$ * c/a * a/c * Nessuna delle altre risposte è corretta
18747	Domanda 110688	MAT	Sostituendo nell'espressione $(a^2 - b^2)/(b - a)^2$ i valori numerici $a = 15$ e $b = 18$, si ottiene:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * -11 * 11 * -1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18748	Domanda 110689	MAT	Per $a > 0$, $\log a + \log a =$	<ul style="list-style-type: none"> * $\log 2a$ * $(\log a)^2$ * $\log a^2$ * $\log a/2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18749	Domanda 110690	MAT	L'equazione $3x^5 + 96 = 0$ è soddisfatta da:	<ul style="list-style-type: none"> * $x = -2$ * $x = 2$ * $x = -0,5$ * nessun valore reale di x. * Nessuna delle altre risposte è corretta
18750	Domanda 110691	MAT	Con l'espressione $3i$ si indica:	<ul style="list-style-type: none"> * un numero irrazionale * un numero razionale * un numero complesso * un numero reale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18751	Domanda 110692	MAT	L'equazione di secondo grado $x^2 + 3x - 28 = 0$:	<ul style="list-style-type: none"> * non ha radici reali * ha due radici reali e la negativa ha valore assoluto minore * ha due radici reali e la negativa ha valore assoluto maggiore * ha una radice reale di molteplicità due * Nessuna delle altre risposte è corretta
18752	Domanda 110693	MAT	Se a e b sono numeri reali diversi da 0, $(a + b)/(a \cdot b) =$	<ul style="list-style-type: none"> * $(1/a) + (1/b)$ * $(1/a) \cdot (1/b)$ * $(1/a)/(1/b)$ * $(a + b)/(a - b)$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18753	Domanda 110694	MAT	Due grandezze si dicono direttamente proporzionali quando:	<ul style="list-style-type: none"> * la loro differenza ha un valore costante * una diminuisce quando l'altra aumenta * il loro rapporto ha un valore costante * il loro prodotto ha un valore costante * Nessuna delle altre risposte è corretta
18754	Domanda 110695	MAT	Per a diverso da 0, è $(1/a + 1/(2a) + 1/(4a))^{-1} =$	<ul style="list-style-type: none"> * $4a/7$ * $8a$ * $1/8a$ * $7a/3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18755	Domanda 110696	MAT	Il grado di un polinomio corrisponde:	<ul style="list-style-type: none"> * alla somma dei gradi di tutti i monomi addendi * al minimo comune multiplo dei gradi dei monomi addendi * al grado del monomio di grado minimo * al grado del monomio di grado massimo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18756	Domanda 110697	MAT	I numeri reali sono l'insieme dei numeri:	<ul style="list-style-type: none"> * razionali * razionali ed irrazionali * irrazionali * complessi * Nessuna delle altre risposte è corretta
18757	Domanda 110698	MAT	Il logaritmo decimale di un numero può essere negativo?	<ul style="list-style-type: none"> * Sì, per i numeri negativi * Sì, se il numero è minore della base 10 * Sì, per i numeri positivi minori di 1 * No, mai * Nessuna delle altre risposte è corretta
18758	Domanda 110699	MAT	L'uguaglianza $m = (\sqrt{2}m^2)$ risulta:	<ul style="list-style-type: none"> * vera qualunque sia il valore di m * vera solo se m è maggiore o uguale a 0 * vera solo se $m > 1$ * falsa qualunque sia il valore di m * Nessuna delle altre risposte è corretta
18759	Domanda 110700	MAT	La disequazione $x^*(x + 1) < 0$ è verificata per valori di x:	<ul style="list-style-type: none"> * esterni all'intervallo $(-1, 0)$ * interni all'intervallo $(-1, 0)$ estremi inclusi * interni all'intervallo $(-1, 0)$ estremi esclusi * negativi * Nessuna delle altre risposte è corretta
18760	Domanda 110701	MAT	Il valore di x tale che sia $e^x = 2$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * $\log_{10} 2$ * $\log_e 2$ * $2/e$ * indeterminato * Nessuna delle altre risposte è corretta
18761	Domanda 110702	MAT	Il 5% del 10% di un numero è 1. Qual è il numero?	<ul style="list-style-type: none"> * 100 * 200 * 1000 * 2000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18762	Domanda 110703	MAT	La disequazione $1/x < -1$ è soddisfatta per ogni x tale che:	<ul style="list-style-type: none"> * $-1 < x$ * $x < -1$ * $x < 0$ * $-1 < x < 0$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18763	Domanda 110704	MAT	$a^m \cdot a^n$ è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * $a^{(m+n)}$ * $a^{(m-n)}$ * $n \cdot a^m$ * $a^2(m \cdot n)$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18764	Domanda 110705	MAT	Per y diverso da zero, l'espressione: $x - y^{-1}$ equivale all'espressione:	<ul style="list-style-type: none"> * $(x \cdot y - 1)/y$ * $(y - x)/(x \cdot y)$ * $(x/y) - 1$ * $(x - 1)/y$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18765	Domanda 110706	MAT	Dati due numeri a e b maggiori di 0, è $\log(a/b)$:	<ul style="list-style-type: none"> * $\log a + \log b$ * $\log a - \log b$ * $\log a / \log b$ * $\log(a - b)$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18766	Domanda 110707	MAT	Quali sono tutti i valori di x per i quali è valida la disequazione $x^2 > 64$?	<ul style="list-style-type: none"> * $x > -8$ * $x < -8, x > 8$ * $-8 < x < 8$ * $x > 8$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18767	Domanda 110708	MAT	Quale valore di x soddisfa l'equazione $0,02 \cdot x + 4 = 14$?	<ul style="list-style-type: none"> * 900 * 0,2 * 500 * 50 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18768	Domanda 110709	MAT	$(a + b)^2 =$	<ul style="list-style-type: none"> * $a^2 + b^2$ * $2a + 2b$ * $a^2 + b^2 + 2ab$ * $a^2 - b^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18769	Domanda 110710	MAT	I logaritmi con base 10 sono detti:	<ul style="list-style-type: none"> * naturali * neperiani * decimali * euleriani * Nessuna delle altre risposte è corretta
18770	Domanda 110711	MAT	L'espressione $(3a^2)^3 + (9b)^2$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * $9a^6 + 18b^2$ * $27a^6 + 81b^2$ * $9a^5 + 18b^3$ * $27a^5 + 81b^3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18771	Domanda 110712	MAT	Un bambino possiede x biglie e se ne avesse il triplo ne avrebbe 6 in meno della sorella, che ne ha 18. È x =	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 4 * 6 * 8 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18772	Domanda 110713	MAT	Detta k una costante, l'affermazione x e y sono inversamente proporzionali equivale a:	<ul style="list-style-type: none"> * $x = ky$ * $y = kx$. * $xy = k$ * $x - y = k$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18773	Domanda 110715	MAT	L'equazione di 2° grado $x(x - a) = 0$ ha per soluzioni:	<ul style="list-style-type: none"> * $x_1 = 1; x_2 = 1/a$ * $x_1 = 1; x_2 = a$ * $x_1 = 0; x_2 = a$ * $x_1 = 0; x_2 = -a$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18774	Domanda 110716	MAT	Siano a, b, x numeri reali diversi da zero; se il rapporto tra a e b è uguale al rapporto tra b ed x, il valore di x è:	<ul style="list-style-type: none"> * $x = a \cdot b$ * $x = a/b$ * $x = b^2/a$ * $x = a/b^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18775	Domanda 110717	MAT	Data la funzione $y = a + bx$, se x si raddoppia, di quanto aumenta y ?	<ul style="list-style-type: none"> * b * $2b$ * $2a$ * bx * Nessuna delle altre risposte è corretta
18776	Domanda 110718	MAT	Sia K un numero reale Il $\log_2 4^K$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * $K^{1/2}$ * $K/2$ * $K + 2$ * $2K$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18777	Domanda 110719	MAT	La soluzione del sistema $x + y = 2$; $x/2 - y = 1$ è data da:	<ul style="list-style-type: none"> * $x=2, y=0$ * $x=0, y=1$ * $x=0, y=0$ * $x=1, y=-1$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18778	Domanda 110720	MAT	Se x e y sono numeri reali, $(x + y) \cdot (x - y)$ è uguale:	<ul style="list-style-type: none"> * $x^2 - y^2$ * $x^2 + y^2$ * $x^2 + y^2 - 2xy$ * $x^2 + y^2 + 2xy$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18779	Domanda 110721	MAT	La radice dell'equazione $4x^5 + 128 = 0$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * $x = -2$ * $x = 2$ * $x = -1/2$ * $x = 3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18780	Domanda 110722	MAT	L'equazione $x^2 + 4x + 4 = 0$ ha le seguenti radici:	<ul style="list-style-type: none"> * $-2, +2$ * $-2, +4$ * $+2$ * -2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18781	Domanda 110723	MAT	La soluzione dell'equazione $8x + 4 = 6$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * $x = 1/4$ * $x = -4$ * $x = 10/8$ * $x = 4$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18782	Domanda 110724	MAT	Se un'equazione di secondo grado ha come unica radice -1 , il suo discriminante è:	<ul style="list-style-type: none"> * < 0 * > 0 * un numero immaginario * 0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18783	Domanda 110725	MAT	La somma di due numeri x e y è 20 . La loro differenza è 8 ; x e y valgono:	<ul style="list-style-type: none"> * 14 e 6 * non è possibile stabilirlo * $1/2$ e $15/2$ * $1/2$ e $39/2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18784	Domanda 110726	MAT	Il polinomio $x^2 - 2x - 1$ è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * $x(x - 2) - 1$ * $(x - 1) \cdot (x + 1)$ * $(x + 1)^2$ * $(1 - x)^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18785	Domanda 110727	MAT	Le radici dell'equazione $x^2 + 3x = 28$ sono:	<ul style="list-style-type: none"> * una sola * due, positive * due, di segno diverso * due, negative * Nessuna delle altre risposte è corretta
18786	Domanda 110728	MAT	Qual è la soluzione del sistema $x + y = 1$, $x - y = 0$?	<ul style="list-style-type: none"> * $x = 0$, $y = 0$ * $x = 0$, $y = 1$ * $x = 1/2$, $y = 1/2$ * $x = 1/2$, $y = -1/2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18787	Domanda 110730	MAT	Data l'equazione $5 \log x = \log 32$, posso affermare che x è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * $1/2$ * 8 * 5 * $4/(2)^{-1/2}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18788	Domanda 110731	MAT	Se x e k sono due numeri reali positivi, quanto vale $\log(x \cdot k)$:	<ul style="list-style-type: none"> * $\log x \cdot \log k$ * $\log x + \log k$ * $k \cdot \log x$ * $x \cdot \log k$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18789	Domanda 110732	MAT	L'uguaglianza: $\log_{10}(-a) + \log_{10}(-b) = \log_{10} ab$ è VERA:	<ul style="list-style-type: none"> * qualunque siano i numeri reali a, b * solo se i numeri reali a, b sono entrambi positivi * solo se i numeri reali a, b sono entrambi negativi * solo se $a = b = 0$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18790	Domanda 110733	MAT	L'equazione $4(y - 1/4) = 1$ ha come soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * $y = 1$ * $y = 0,5$ * $y = 1/4$ * $y = -1/2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18791	Domanda 110734	MAT	Siano a, b, c tre numeri reali positivi tali che $a \cdot b > c$. Quale delle seguenti disuguaglianze risulta NON vera:	<ul style="list-style-type: none"> * $-a < -c/b$ * $a \cdot b \cdot c > c^2$ * $b^2/c > b/a$ * $a/c < 1/b$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18792	Domanda 110735	MAT	Quale valore di x soddisfa l'equazione $0,01x + 4 = 1$?	<ul style="list-style-type: none"> * $x = 100$ * $x = 50$ * $x = -50$ * $x = -300$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18793	Domanda 110736	MAT	Se il discriminante di una equazione di secondo grado è negativo, le radici dell'equazione:	<ul style="list-style-type: none"> * non sono reali * sono due, reali e di segno opposto * sono due, reali e dello stesso segno * si riducono ad una sola, reale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18794	Domanda 110737	MAT	$\log_{16} 4^{1/3} =$	<ul style="list-style-type: none"> * $1/6$ * $1/8$ * $3/4$ * $-3/4$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18795	Domanda 110738	MAT	$a^{(x+r)}$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * $a^x + a^r$ * $a^x * a^r$ * $a^*(x+r)$ * $a + (x+r)$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18796	Domanda 110739	MAT	Il sistema di due equazioni in due incognite: $x + y = 1$; $2x - 2y = -4$	<ul style="list-style-type: none"> * ha come soluzione $x=-1/2$, $y=3/2$ * ha infinite soluzioni * ha come soluzione $x=1$, $y=0$ * ha come soluzione $x=0$, $y=0$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18797	Domanda 110740	MAT	Siano x e y numeri reali. L'espressione $(4 + 2x + 12y)/2$ equivale a:	<ul style="list-style-type: none"> * $2 + 2*(x + 6y)$ * $4 + y + 6x$. * $2 + x + 6y$ * $4 + x + 6y$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18798	Domanda 110742	MAT	Nell'espressione $-\log_4 x = 1/2$, x vale:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 4 * $1/4$ * $1/2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18799	Domanda 110743	MAT	Calcolare il valore della x per cui: $5^{2x} = 1$	<ul style="list-style-type: none"> * $x = 0$ * $x = 1/2$ * $x = 5$ * $x = -1$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18800	Domanda 110744	MAT	Sostituendo nell'espressione $V = [(a^3 - b^3)/(a - b)]$ i valori numerici $a = 4$ e $b = 5$ risulta:	<ul style="list-style-type: none"> * $V = -9$ * $V = 9$ * $V = 61$ * $V = -61$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18801	Domanda 110745	MAT	Trovare la soluzione dell'equazione $1/y = 10$	<ul style="list-style-type: none"> * 0,1 * 0 * 1^{-10} * 10 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18802	Domanda 110746	MAT	Il $\log_2 32$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * 64 * 8 * 5 * $3\sqrt{2}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18803	Domanda 110747	MAT	Quale dei seguenti numeri differisce dagli altri?	<ul style="list-style-type: none"> * $\log_2 8$ * $\log_5 125$ * $\log_e e^3$ * $\log_3 16$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18804	Domanda 110748	MAT	Il sistema $ax + by = c$; $a_1 x + b_1 y = c_1$ ha una unica soluzione soltanto se:	<ul style="list-style-type: none"> * $ab_1 - a_1b = 0$ * $ab_1 - a_1b \neq 0$ * $ac_1 - a_1c = 0$ * $ac_1 - a_1c \neq 0$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18805	Domanda 110749	MAT	Se x e y sono due numeri diversi da zero (x positivo) quale delle seguenti affermazioni è VERA?	<ul style="list-style-type: none"> * x^y è sempre maggiore di zero * y^x è sempre maggiore di zero * $\log(x*y)$ è sempre maggiore di zero * $x*y$ è sempre maggiore di zero * Nessuna delle altre risposte è corretta
18806	Domanda 110750	MAT	La disequazione $9(3x^2 + 2) > 16(x - 3)$ è soddisfatta:	<ul style="list-style-type: none"> * solo per $x < 2/3$ * solo per $x < 0$ * solo per $x > 2/3$ * mai * Nessuna delle altre risposte è corretta
18807	Domanda 110751	MAT	Quale delle seguenti coppie di valori rappresenta una delle soluzioni del sistema: $x^2 + y^2 = 1$; $xy = 1/2$	<ul style="list-style-type: none"> * $x = 1/2$; $y = 1/2$ * $x = -1/(\sqrt{2})$; $y = 1/(\sqrt{2})$ * $x = 1/(\sqrt{2})$; $y = -1/(\sqrt{2})$ * $x = 1/(\sqrt{2})$; $y = 1/(\sqrt{2})$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18808	Domanda 110752	MAT	Per $x > 0$, $x*\log x =$	<ul style="list-style-type: none"> * $\log(x^x)$ * $\log(x^2)$ * $\log(x + x)$ * $e^{\log x}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18809	Domanda 110753	MAT	$5x^5 + 4x^4 + x^3 - (2x^5 + x^4 - 2x^3) =$	<ul style="list-style-type: none"> * $-x^3*(1 - 5x - 3x^2)$ * $-x^3*(1 + 3x - 3x^2)$ * $x^3*(3 + 5x + 3x^2)$ * $3x^3*(1 + x + x^2)$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18810	Domanda 110754	MAT	Per quali valori reali di x la funzione $y = (ax)^2 + 3$ ha valori positivi?	<ul style="list-style-type: none"> * Solo $x = a$ * Solo $x = 3$ * Nessuno * $x > 0$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18811	Domanda 110755	MAT	L'equazione $x^2 - (\sqrt{5}+1)*x + (\sqrt{5}) = 0$:	<ul style="list-style-type: none"> * ha due radici reali negative * ha due radici reali una positiva ed una negativa * ha due radici reali e positive * non ha radici reali * Nessuna delle altre risposte è corretta
18812	Domanda 110757	MAT	L'equazione $x^3 + x^2 - x = 0$:	<ul style="list-style-type: none"> * non ha radici reali * ha una radice di molteplicità tre * ha una radice reale e due radici complesse * ha tre radici reali * Nessuna delle altre risposte è corretta
18813	Domanda 110758	MAT	Nell'insieme dei numeri complessi, l'equazione $x^3 = 1$ ammette:	<ul style="list-style-type: none"> * solo la radice 1 * tre radici reali * una radice reale e due radici complesse coniugate * tre radici complesse * Nessuna delle altre risposte è corretta
18814	Domanda 110759	MAT	L'equazione $x - 4*(2 - x) = -33$ ha soluzione:	<ul style="list-style-type: none"> * 5 * -5 * 35 * -3 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18815	Domanda 110760	MAT	La radice cubica di un numero reale x , con $0 < x < 1$, risulta:	<ul style="list-style-type: none"> * un numero reale negativo * un numero maggiore di x. * un numero minore di x. * non essere un numero reale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18816	Domanda 110761	MAT	I logaritmi in base 10 di quattro numeri x, y, z, t positivi sono rispettivamente: $\log x = 2,7$; $\log y = -1,25$; $\log z = 1,5$; $\log t = -1,7$. In quale delle seguenti quaterne i quattro numeri sono elencati in ordine crescente?	<ul style="list-style-type: none"> * x, t, z, y * t, y, z, x. * y, t, z, x. * t, z, x, y * Nessuna delle altre risposte è corretta
18817	Domanda 110762	MAT	Data l'equazione $2x^2 + bx + c = 0$, qual è la coppia di valori di b e c che produce le soluzioni 11 e 3?	<ul style="list-style-type: none"> * $b = -28$ $c = -33$ * $b = 14$ $c = -66$ * $b = -28$ $c = 66$ * $b = -7$ $c = 33/2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18818	Domanda 110763	MAT	Il logaritmo di un numero x positivo in base 7 è un numero y tale che:	<ul style="list-style-type: none"> * $y^7 = x$. * $x^7 = y$ * $10^y = 7$ * $7^y = x$. * Nessuna delle altre risposte è corretta
18819	Domanda 110764	MAT	Per x, y, z diversi da zero, il quoziente tra i monomi $4xy^5z$ e $2xy^3z^{-3}$ risulta:	<ul style="list-style-type: none"> * $2y^2z^4$ * $1^{-1}yz^{-2}$ * $2y^2z^{-2}$ * $-2y^2z^4$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18820	Domanda 110765	MAT	La disequazione $(x + 3)(x + 5) > (x + 1)(x + 9)$ è verificata per:	<ul style="list-style-type: none"> * x minore o uguale a 3 * x maggiore o uguale a 3 * $x < 3$ * $x > 3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18821	Domanda 110766	MAT	Le soluzioni dell'equazione $(x - 2)(x + 2) = 1$ sono:	<ul style="list-style-type: none"> * -2; 2 * -3; 3 * $-(\sqrt{3})$; $(\sqrt{3})$ * $-(\sqrt{5})$; $(\sqrt{5})$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18822	Domanda 110767	MAT	Se $b \neq 0$ e $d \neq 0$ a cosa equivale $a/b + c/d$:	<ul style="list-style-type: none"> * $(a + c)/(b + d)$ * $(ac)/(bd)$ * $(ad + bc)/(bd)$ * $(a + c)/(bd)$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18823	Domanda 110768	MAT	L'equazione $3^x = -9$ ha come soluzione: $x =$	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * -2 * $-1/2$ * $1/2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18824	Domanda 110770	MAT	Nel campo dei numeri reali, l'espressione $\log x^2$ ha significato:	<ul style="list-style-type: none"> * per qualsiasi valore di x. * per qualsiasi valore di x escluso lo zero * per i soli valori positivi di x. * solo se x è un numero intero * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18825	Domanda 110771	MAT	L'espressione $-(2^6 - x^2)/(x - 8)$ equivale a:	<ul style="list-style-type: none"> * $16 - x$. * $x + 8$ * $-x + 8$ * $-32 - x$. * Nessuna delle altre risposte è corretta
18826	Domanda 110772	MAT	Sostituendo nell'espressione $V = a^3 - 3a^2b + 3ab^2 - b^3$ i valori numerici $a = 2$, $b = 3$, risulta:	<ul style="list-style-type: none"> * $V = -2$ * $V = -1$ * $V = 2$ * $V = 1$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18827	Domanda 110773	MAT	Posto $a = 1$ trovare b e c nella equazione $ax^2 + bx + c = 0$ affinché l'equazione abbia come radici 7 e 2:	<ul style="list-style-type: none"> * $b = 5$ $c = 14$ * $b = -9$ $c = 7/12$ * $b = -9$ $c = 14$ * $b = -7/2$ $c = 9$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18828	Domanda 110774	MAT	Quale dei numeri inseriti nelle risposte è il massimo?	<ul style="list-style-type: none"> * 2,5 * 1 * $\pi/4$ * $\pi/2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18829	Domanda 110775	MAT	Quale delle seguenti potenze è uguale ad un numero reale?	<ul style="list-style-type: none"> * $(-4)^{1/6}$ * $(-4)^{1/2}$ * $(-4)^{1/4}$ * $(-4)^{1/3}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18830	Domanda 110776	MAT	Nell'insieme dei numeri reali $8^{2/3} =$	<ul style="list-style-type: none"> * $16/3$ * 4 * $1/12$ * $64/3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18831	Domanda 110777	MAT	$\log_{10} 4 + \log_{10} 3 =$	<ul style="list-style-type: none"> * $\log_{10} (4 \cdot 3)$ * $\log_{10} (4 + 3)$ * $\log_{10} (4/3)$ * $\log_{10} 4^3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18832	Domanda 110778	MAT	La decima parte di 10^{20} è:	<ul style="list-style-type: none"> * 1^{20} * 10^{21} * 10^{10} * 10^{19} * Nessuna delle altre risposte è corretta
18833	Domanda 110779	MAT	Se il 3% di N è 15, quanto è N ?	<ul style="list-style-type: none"> * 0,45 * 500 * 450 * 0,50 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18834	Domanda 110780	MAT	$10^{-12}/10^3 =$	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-9} * 10^{-15} * 10^{-4} * 10^{15} * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18835	Domanda 110781	MAT	Il logaritmo decimale di un numero compreso fra 0 ed 1 è:	* compreso tra -1 e +1 * compreso tra -1 e 0 * minore di 0 * minore di -1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18836	Domanda 110782	MAT	Dati i seguenti numeri: 0,8; -1/3; 11/7; -0,2; 7/11, qual è il valore della differenza fra il maggiore ed il minore?	* 69/7 * 1,70 * 124/70 * 40/21 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18837	Domanda 110783	MAT	Il 3% di una certa somma ammonta a 60.000 Euro. Allora l'intera somma ammonta a Euro:	* 200.000 * 50.000 * 1.930.000 * 2.000.000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18838	Domanda 110784	MAT	$-2^{-3} =$	* 8 * 6 * -0,125 * 0,125 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18839	Domanda 110785	MAT	Quanti sono i divisori del numero 100, 1 e 100 compresi?	* 2 * 4 * 6 * 9 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18840	Domanda 110786	MAT	Un animale ha una massa $M_1 = 40$ kg; dopo 4 mesi, la sua massa, che indichiamo ora con M_2 , è aumentata del 25% rispetto a M_1 . Dopo altri quattro mesi, la sua massa, che indichiamo ora con M_3 è aumen	* 70 kg * 66 kg * 60 kg * 58 kg * Nessuna delle altre risposte è corretta
18841	Domanda 110787	MAT	Il logaritmo decimale di 99,99 è:	* minore di 0 * compreso tra 0 e 1 * compreso tra 1 e 2 * compreso tra 10 e 100 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18842	Domanda 110788	MAT	$\log_2 16 =$	* 4 * 8 * 32 * 16^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18843	Domanda 110789	MAT	Una cellula si divide regolarmente in due nuove cellule in ogni unità di tempo T. Quante cellule troveremo dopo un lasso di tempo = 5T?	* 13 * 16 * 32 * 63 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18844	Domanda 110790	MAT	$10^{-3} + 10^{-5}$	* $= 10^{-8}$ * $> 10^{-3}$ * $< 10^{-3}$ * $= 2 \cdot 10^{-3}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18845	Domanda 110791	MAT	Una città ha inizialmente una popolazione di 360.000 abitanti. Questa aumenta, dapprima, di $\frac{2}{3}$; il nuovo numero aumenta, poi, del 50%; quanti sono gli abitanti, dopo questi aumenti?	<ul style="list-style-type: none"> * 2.000.000 * 1.350.000 * 900.000 * 600.000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18846	Domanda 110793	MAT	A è un numero reale; quanti valori reali di Y soddisfano alla relazione $Y^2 = A$?	<ul style="list-style-type: none"> * Uno * Due * Dipende dal valore di A * Infiniti * Nessuna delle altre risposte è corretta
18847	Domanda 110794	MAT	$4^{13} + 4^{13} =$	<ul style="list-style-type: none"> * 8^{13} * $2 \cdot 4^{13}$ * 4^{14} * 4^{26} * Nessuna delle altre risposte è corretta
18848	Domanda 110795	MAT	$1 + 27^{\frac{2}{3}} =$	<ul style="list-style-type: none"> * 10 * 7 * 19 * 6 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18849	Domanda 110796	MAT	La radice cubica reale di 3^3 è:	<ul style="list-style-type: none"> * 9 * 1 * 3 * -3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18850	Domanda 110797	MAT	L'espressione $\sqrt[3]{2^4}$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * $2^{\frac{4}{3}}$ * $2^{\frac{3}{4}}$ * $12\sqrt{2}$ * $2\sqrt{12}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18851	Domanda 110798	MAT	$10^3 \cdot 10^5 =$	<ul style="list-style-type: none"> * 10^8 * 10^2 * 0,5 * 0,01 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18852	Domanda 110799	MAT	$\log_{10} 10^{-1/5} =$	<ul style="list-style-type: none"> * -1/5 * 5 * -5 * 1/5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18853	Domanda 110800	MAT	In un esame, 16 studenti sono stati respinti e il 90% è stato promosso. Quanti studenti si sono presentati all'esame?	<ul style="list-style-type: none"> * 160 * 116 * 84 * 190 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18854	Domanda 110801	MAT	Riordinare in ordine crescente i numeri $a = -1/4$; $b = -1/3$; $c = 0$	<ul style="list-style-type: none"> * a, b, c * b, a, c * c, b, a * c, a, b * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18855	Domanda 110802	MAT	Delle risposte date a un questionario, 8 sono sbagliate e l'80% sono esatte. Quante risposte sono state date?	<ul style="list-style-type: none"> * 88 * 72 * 48 * 40 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18856	Domanda 110803	MAT	In Italia, in un certo anno, 824 persone di sesso maschile si sono ammalate di AIDS. Sapendo che esse costituiscono l'80% del totale di coloro che si sono ammalati di AIDS, questi ultimi sono:	<ul style="list-style-type: none"> * 890 * 989 * 1030 * 1483 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18857	Domanda 110804	MAT	Uno studente ha sostenuto N esami. Se ne avesse sostenuti il triplo, ne avrebbe 6 in meno di un suo amico, che ne ha sostenuti 18. Quanto vale N?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 4 * 6 * 8 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18858	Domanda 110805	MAT	$5 + 1/2 + 1/3 =$	<ul style="list-style-type: none"> * 7/6 * 35/6 * 27/6 * 30/5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18859	Domanda 110806	MAT	Il 12% di 2. 500. 000 è:	<ul style="list-style-type: none"> * 30% * 30.000 * 300.000 * 3.000.000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18860	Domanda 110807	MAT	Qual è il risultato della seguente espressione: $0,00008/0,4$?	<ul style="list-style-type: none"> * 0,0002 * 0,2 * 0,000002 * 2,0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18861	Domanda 110808	MAT	$2,5 \cdot 10^{-4} + 5 \cdot 10^{-5} =$	<ul style="list-style-type: none"> * $0,3 \cdot 10^{-3}$ * $30 \cdot 10^{-3}$ * $2,55 \cdot 10^{-4}$ * $7,5 \cdot 10^{-4}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18862	Domanda 110809	MAT	$(1 \cdot 10^0) + (2 \cdot 10^1) + (5 \cdot 10^3) =$	<ul style="list-style-type: none"> * 5021 * 521 * 5020 * 125 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18863	Domanda 110810	MAT	$10^3 \cdot 10^{-2} =$	<ul style="list-style-type: none"> * 10 * $9 \cdot 10^2$ * $9 \cdot 10$ * $10^{-3/2}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18864	Domanda 110811	MAT	$15^0 =$	<ul style="list-style-type: none"> * 15 * 0 * -15 * 1 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18865	Domanda 110812	MAT	$-3 \cdot 10^{-3} =$	<ul style="list-style-type: none"> * 3 * -3 * -0,0003 * -0,003 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18866	Domanda 110813	MAT	I possibili resti della divisione di un numero per 10 sono:	<ul style="list-style-type: none"> * 0, 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9 * tutti i numeri naturali > 10 * qualsiasi numero naturale * tutti i numeri naturali < 9 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18867	Domanda 110814	MAT	$10^5 \cdot 10^{-3} =$	<ul style="list-style-type: none"> * 10^2 * 10^{-8} * 1000 * $10^{-5/3}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18868	Domanda 110815	MAT	In una comunità di 5000 persone il 5% dei membri viene colpito da una malattia infettiva, che richiede il ricovero nel 50% dei casi; quanti ricoveri sono avvenuti?	<ul style="list-style-type: none"> * 50 * 100 * 125 * 150 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18869	Domanda 110816	MAT	Dividere un numero per 0,05 equivale a moltiplicarlo per:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 5 * 20 * 50 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18870	Domanda 110817	MAT	$10^{-3}/10^9 =$	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-12} * 10^{-6} * 6 * 10^6 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18871	Domanda 110818	MAT	La quantità $(a + b)^3$ è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * $a^3 + b^3$ * $a^3 - b^3$ * $a^3 + 3ab + b^3$ * $(a + b) \cdot (a + b)^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18872	Domanda 110819	MAT	La soluzione dell'equazione $\log_2 n = 6$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * $n = 10^4$ * $n = 12$ * $n = 64$ * $n = 6^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18873	Domanda 110820	MAT	$\log_2 7 + \log_2 3 =$	<ul style="list-style-type: none"> * $\log_2 21$ * $\log_2 10$ * $2^7 + 2^3$ * $\log_2 7/3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18874	Domanda 110821	MAT	Quanto vale l'espressione $3^8/9^4$?	<ul style="list-style-type: none"> * $1/3$ * 1 * 3 * 2 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18875	Domanda 110822	MAT	L'espressione: $5 \cdot 10^0 + 5 \cdot 10^1 + 2 \cdot 10^2 + 3 \cdot 10^3$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * 3200 * 3250 * 5523 * 3255 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18876	Domanda 110823	MAT	Una popolazione, che è inizialmente di 32 batteri, aumenta del 50% ogni ora. Di quanti batteri sarà dopo 4 ore?	<ul style="list-style-type: none"> * 100 * 112 * 128 * 162 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18877	Domanda 110824	MAT	$1 \cdot 2^1 + 1 \cdot 2^3 + 1 \cdot 2^4 =$	<ul style="list-style-type: none"> * 26 * 7 * 10 * 18 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18878	Domanda 110825	MAT	Quanto vale l'espressione $1/2 - 1/3 - 1/4$?	<ul style="list-style-type: none"> * -1/12 * 1/12 * 1/6 * -1/6 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18879	Domanda 110826	MAT	Quale delle seguenti quaterne dà l'ordine crescente dei quattro numeri $x = 10^{-2}$; $y = -10^2$; $z = 1/10^{-3}$; $t = -10^{-4}$?	<ul style="list-style-type: none"> * z, x, y, t * t, z, x, y * y, t, x, z * t, z, y, x. * Nessuna delle altre risposte è corretta
18880	Domanda 110827	MAT	Dati i seguenti numeri: $4/14$; $-\ln 1$; -2^2 ; $14/4$, quale è il valore esatto della differenza fra il maggiore ed il minore?	<ul style="list-style-type: none"> * 45/14 * 2,718 * 3,75 * 3,50 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18881	Domanda 110828	MAT	$1 \cdot 10^1 + 2 \cdot 10^2 + 4 \cdot 10^4 =$	<ul style="list-style-type: none"> * 402.010 * 40.210 * 4210 * 421 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18882	Domanda 110829	MAT	Un contadino alleva polli e conigli. Se possiede 55 capi che hanno complessivamente 160 zampe quanti sono i conigli?	<ul style="list-style-type: none"> * 30 * 25 * 20 * 15 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18883	Domanda 110830	MAT	L'espressione $4 \cdot 10^{-2} =$	<ul style="list-style-type: none"> * 0,4 * 400 * 0,04 * 40 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18884	Domanda 110831	MAT	L'espressione $^2\sqrt{-8}$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * l'espressione non ha significato nel campo dei numeri reali * -2 * 2 * -2,828426 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18885	Domanda 110832	MAT	$\log_{10} 4 + \log_{10} 25 =$	<ul style="list-style-type: none"> * 0,40 * 2 * 6,25 * 29 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18886	Domanda 110833	MAT	Quale dei seguenti numeri è più vicino al $\log_2 15$?	<ul style="list-style-type: none"> * 15 * 5 * 2 * 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18887	Domanda 110834	MAT	$\log_3 81 =$	<ul style="list-style-type: none"> * 27 * 4 * 3^{81} * 81^3 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18888	Domanda 110835	MAT	Il micro è un prefisso che indica un sottomultiplo dell'unità pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * un centesimo * un milionesimo * un decimo * un miliardesimo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18889	Domanda 110837	MAT	La somma di tre aree è 1.600. La prima è il 20% della seconda e la seconda è il 50% della terza. Le tre aree misurano:	<ul style="list-style-type: none"> * 100; 500; 1.000 * 200; 500; 900 * 100; 510; 990 * 300; 400; 800 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18890	Domanda 110838	MAT	Un tale compra un oggetto a 20 Euro e lo vende a 25 Euro; lo ricompra a 30 Euro e lo rivende a 35 Euro. Quanti Euro guadagna?	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * 5 * 10 * 15 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18891	Domanda 110840	MAT	Quanto vale il logaritmo decimale di 0,01?	<ul style="list-style-type: none"> * -2 * 100 * +2 * -1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18892	Domanda 110841	MAT	$\log_e e =$	<ul style="list-style-type: none"> * -e * 0,1 * -1 * 1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18893	Domanda 110842	MAT	Un padre ha 50 anni e il figlio 26. Quando l'età del padre è stata o sarà tripla di quella del figlio?	<ul style="list-style-type: none"> * Mai * 14 anni fa * Fra 14 anni * Non è possibile stabilirlo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18894	Domanda 110843	MAT	Il $\log_{10} 1$ è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * infinito * 1 * -1 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18895	Domanda 110844	MAT	L'espressione: $0/(10^4 \cdot 10^{-6})$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-10} * infinito * 10^2 * 10^{-2} * Nessuna delle altre risposte è corretta
18896	Domanda 110845	MAT	$2^4 \cdot 4^6 =$	<ul style="list-style-type: none"> * 2^{10} * 2^{16} * 4^{10} * 6^4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18897	Domanda 110846	MAT	Nella relazione $1/p + 1/q = 1/r$ si ponga $p = 3$ e $q = 5$. Risulta $r =$:	<ul style="list-style-type: none"> * 8 * 15 * $15/8$ * $8/15$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18898	Domanda 110847	MAT	Si consideri un numero positivo x ; lo si incrementi del 18% e si riduca successivamente il risultato del 18%; chiamando y il numero così ottenuto:	<ul style="list-style-type: none"> * $x > y$ * $x = y$ * $x < y$ * x minore o uguale a y * Nessuna delle altre risposte è corretta
18899	Domanda 110848	MAT	Il valore iniziale di una grandezza che a seguito dell'incremento del 20% ha assunto il valore di 2160, era:	<ul style="list-style-type: none"> * 1800 * 1720 * 1500 * 1850 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18900	Domanda 110849	MAT	Per c diverso da 0, è $(12c - 2b)/2c =$	<ul style="list-style-type: none"> * $6c - b/c$ * $6 - 2b$ * $(6 - 2b)/c$ * $6 - b/c$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18901	Domanda 110850	MAT	La somma di 3 numeri ciascuno elevato a zero è:	<ul style="list-style-type: none"> * una quantità negativa * una quantità positiva * una quantità che può essere positiva e negativa a seconda del valore assoluto dei numeri * zero * Nessuna delle altre risposte è corretta
18902	Domanda 110851	MAT	Un mattone pesa un chilo più mezzo mattone. Quanto pesa un mattone?	<ul style="list-style-type: none"> * kg 1,5 * kg 2 * kg 1 * kg 1,75 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18903	Domanda 110852	MAT	Il valore arrotondato alla terza cifra decimale del numero 0,7836 è:	<ul style="list-style-type: none"> * 0,784 * 0,780 * 0,800 * 0,783 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18904	Domanda 110853	MAT	Calcolare il valore dell'espressione $(2-3) + (4-5) \cdot (6-8)$:	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * 1 * -1 * 2 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18905	Domanda 110854	MAT	0,00076 è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 76/100 * 76*100 * 76/10.000 * 76/100.000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18906	Domanda 110855	MAT	Il 3,5% di una certa somma K ammonta a 70 Euro. Allora l'intera somma K ammonta a:	<ul style="list-style-type: none"> * 200 Euro * 500 Euro * 1.930 Euro * 2.000 Euro * Nessuna delle altre risposte è corretta
18907	Domanda 110856	MAT	Il prezzo nominale di un televisore è 750 Euro. Un commerciante lo vende a 600 Euro. Lo sconto praticato sul prezzo nominale è:	<ul style="list-style-type: none"> * 15% * 20% * 25% * 12,5% * Nessuna delle altre risposte è corretta
18908	Domanda 110857	MAT	La somma di tre numeri è 1000. Il primo è due terzi del secondo e il secondo è tre quinti del terzo. I tre numeri sono:	<ul style="list-style-type: none"> * 200; 300; 500 * 200; 200; 600 * 200; 400; 400 * 500; 200; 300 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18909	Domanda 110858	MAT	$1/200 + 1/200 =$	<ul style="list-style-type: none"> * 1/400 * 1/200 * 1/100 * 2/100 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18910	Domanda 110859	MAT	La differenza $x^5 - x^3$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * x^2 * $x^{5/3}$ * $x^2(x^3 - 1)$ * $x^3(x^2 - 1)$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18911	Domanda 110860	MAT	I valori delle seguenti potenze: 2^{-2} , $(1/3)^{-3}$, $(-4)^{-4}$ sono rispettivamente:	<ul style="list-style-type: none"> * 4, 27, impossibile * -1/4, 1/27, 128 * 1/4, 27, 1/256 * 1/4, impossibile, 1/128 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18912	Domanda 110861	MAT	Il minimo comune multiplo di 2, 4, 5, 8 è:	<ul style="list-style-type: none"> * 20 * 40 * 80 * 320 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18913	Domanda 110862	MAT	Quanti sono i numeri primi tra 2 e 11 (2 e 11 compresi, se primi)?	<ul style="list-style-type: none"> * 6 * 5 * 4 * Nessuno * Nessuna delle altre risposte è corretta
18914	Domanda 110863	MAT	Il valore di $3^5 : 3$ è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 3^4 * 3^6 * 3^{-5} * 3^5 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18915	Domanda 110864	MAT	Il minimo comune multiplo tra due numeri è 36 ed il loro massimo comun divisore è 6; i due numeri sono:	<ul style="list-style-type: none"> * 6 e 12 * 24 e 36 * 12 e 18 * 6 e 18 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18916	Domanda 110865	MAT	10^{-3} è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 1/1000 * - 3/10 * 3/10 * 3/100 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18917	Domanda 110866	MAT	Quale dei seguenti numeri NON è un numero primo?	<ul style="list-style-type: none"> * 5 * 31 * 27 * 13 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18918	Domanda 110867	MAT	$(-5+12) + (6 - 7) - (3 - 4) =$	<ul style="list-style-type: none"> * 7 * -7 * -4 * 4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18919	Domanda 110868	MAT	Il 4% del 20% di un numero è 1; qual è il numero?	<ul style="list-style-type: none"> * 80 * 24 * 225 * 16 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18920	Domanda 110869	MAT	$5^3/5^{-3} =$	<ul style="list-style-type: none"> * 15.625 * 25 * 1 * 5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18921	Domanda 110870	MAT	Qual è la centesima parte di 10^{12} ?	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{10} * 10^{-10} * 10^6 * $10^{12/100}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18922	Domanda 110871	MAT	$\log_{10} 2.567.010.000.000$ è un numero compreso fra:	<ul style="list-style-type: none"> * 0 e 1 * 10 e 11 * 12 e 13 * 25 e 26 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18923	Domanda 110872	MAT	Lo 0,2 per mille di un numero è 0,4. Il numero è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 1000 * 2000 * 4000 * 8000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18924	Domanda 110873	MAT	La metà di 10^6 è:	<ul style="list-style-type: none"> * 103 * $0,2 \cdot 10^6$ * $5 \cdot 10^5$ * 5^6 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18925	Domanda 110874	MAT	Siano a e b due numeri reali positivi con $a > b$, il $\log_{10}(b/a)$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * < 0 * > 1 * compreso tra 0 e 1 * positivo per alcuni valori di a e b * Nessuna delle altre risposte è corretta
18926	Domanda 110875	MAT	Se $\log_a 17 = 3$, allora:	<ul style="list-style-type: none"> * $3/17 = a$ * $a^3 = 17$ * $a^{17} = 3$ * $17^3 = a$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18927	Domanda 110876	MAT	Dati i numeri 1; 2; 3; 4; 5, la somma dei loro quadrati ed il quadrato della loro somma sono rispettivamente:	<ul style="list-style-type: none"> * 55 e 225 * 55 e 55 * 225 e 225 * 25 e 125 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18928	Domanda 110877	MAT	Siano a,b,c,d numeri reali positivi. Se $a = b$, $b < c$, $c = 1/2 d$, allora:	<ul style="list-style-type: none"> * $a > d$ * $a < d$ * $a = d$ * $b > d$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18929	Domanda 110878	MAT	Un numero intero tale che la differenza tra il suo quadrato e i $3/2$ del numero stesso sia uguale a 52 è:	<ul style="list-style-type: none"> * 8 * 15 * $-13/2$ * non esiste alcun numero intero che soddisfa la relazione * Nessuna delle altre risposte è corretta
18930	Domanda 110879	MAT	Tra i primi 100 numeri naturali, sono contemporaneamente divisibili per: 2, 3, 4, 5:	<ul style="list-style-type: none"> * 0 numeri * 4 numeri * 2 numeri * non è possibile stabilirlo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18931	Domanda 110881	MAT	Un millimetro cubo di sangue contiene circa 5 milioni di globuli rossi; un individuo adulto ha circa 5 litri di sangue; il numero totale dei globuli rossi dell'individuo in questione è circa:	<ul style="list-style-type: none"> * $25 \cdot 10^9$ * $2,5 \cdot 10^{13}$ * $2,5 \cdot 10^{15}$ * $2,5 \cdot 10^{12}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18932	Domanda 110882	MAT	Se ogni coppia di numeri seguenti rappresenta le coordinate cartesiane di un punto qual è quello più lontano dall'origine?	<ul style="list-style-type: none"> * 2;5 * 0;7 * 4;4 * 6;1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18933	Domanda 110883	MAT	Nel piano x,y le due equazioni $y = -6$ e $y = x^2$ rappresentano:	<ul style="list-style-type: none"> * una retta e una parabola che non si incontrano * una retta e un'iperbole che non si incontrano * una retta e una parabola che si incontrano in due punti * una retta e un'iperbole che si incontrano in due punti * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18934	Domanda 110884	MAT	Di due cerchi, il primo ha area doppia del secondo. Qual è il rapporto tra la lunghezza della circonferenza del primo e quella della circonferenza del secondo?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 2π * π * $2^{1/2}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18935	Domanda 110885	MAT	Due rette di equazioni $y = mx + p$ e $y = nx + q$ sono tra loro parallele se:	<ul style="list-style-type: none"> * $m - n = 0$ * $m + n = 1$ * $m + n = -1$ * $m + n = 0$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18936	Domanda 110886	MAT	Nel piano, due rette sono parallele quando:	<ul style="list-style-type: none"> * hanno un punto in comune * sono perpendicolari alla stessa retta * formano un angolo ottuso * formano un angolo acuto * Nessuna delle altre risposte è corretta
18937	Domanda 110887	MAT	Quale dei seguenti poligoni regolari inscritti nello stesso cerchio ha l'area maggiore?	<ul style="list-style-type: none"> * Esagono * Quadrato * Triangolo * Pentagono * Nessuna delle altre risposte è corretta
18938	Domanda 110888	MAT	Quali sono le coordinate dei punti di intersezione della curva di equazione $y^2 = x + 24$ con la retta di equazione $x = 1$?	<ul style="list-style-type: none"> * (1,5) (1,- 5) * (1,5/2) (1,-5/2) * (1,5/4) (1,-5/4) * (1,25) (1,-25) * Nessuna delle altre risposte è corretta
18939	Domanda 110889	MAT	Il coefficiente angolare di una retta è:	<ul style="list-style-type: none"> * la misura in radianti dell'angolo che la retta forma con il semiasse positivo delle ascisse * la misura in gradi dell'angolo che la retta forma con il semiasse positivo delle ascisse * il valore della tangente trigonometrica dell'angolo che la retta forma con il semiasse positivo delle ascisse * il valore del coseno dell'angolo che la retta forma con il semiasse positivo delle ascisse * Nessuna delle altre risposte è corretta
18940	Domanda 110890	MAT	In un piano cartesiano l'equazione $y = x$ rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * una retta parallela all'asse y * una retta parallela all'asse x. * un punto del piano * la bisettrice del I e III quadrante * Nessuna delle altre risposte è corretta
18941	Domanda 110891	MAT	La parabola di equazione $y = x^2$ ha per vertice il punto:	<ul style="list-style-type: none"> * (0,0) * (2,2) * (1,1) * (0,1) * Nessuna delle altre risposte è corretta
18942	Domanda 110892	MAT	Nel piano cartesiano i due punti di coordinate (0,0) e (3,4) hanno distanza:	<ul style="list-style-type: none"> * 7 * 5 * 1 * 12 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18943	Domanda 110893	MAT	L'area di un cerchio di raggio unitario è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * $1/2\pi$ * π * π^2 * 2π * Nessuna delle altre risposte è corretta
18944	Domanda 110894	MAT	Quali sono le coordinate dei punti di intersezione della curva $2y^2 = 3x + 8$ con l'asse delle y?	<ul style="list-style-type: none"> * (0,2) (0,-2) * (0,2) (-2,0) * (2,0) (-2,0) * (2,0) (0,-2) * Nessuna delle altre risposte è corretta
18945	Domanda 110895	MAT	A quanti radianti corrispondono 90° ?	<ul style="list-style-type: none"> * $\pi/2$ * 1 * $2/3$ * 2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18946	Domanda 110896	MAT	Qual è il rapporto fra l'area di un cerchio di raggio unitario e l'area del quadrato inscritto?	<ul style="list-style-type: none"> * π * π^2 * $\pi/2$ * $\pi - 2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18947	Domanda 110897	MAT	Un triangolo rettangolo ha un angolo di 60° . Quanti gradi vale l'altro angolo acuto?	<ul style="list-style-type: none"> * 40° * 90° * 60° * 30° * Nessuna delle altre risposte è corretta
18948	Domanda 110898	MAT	Sia r un numero reale positivo. La curva che nel piano x,y ha equazione $x^2 + y^2 = r^2$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * una retta * una circonferenza * una parabola * un'ellisse * Nessuna delle altre risposte è corretta
18949	Domanda 110899	MAT	La retta di equazione $y = 3x$:	<ul style="list-style-type: none"> * è parallela all'asse x. * passa per il punto $P=(2,6)$ * non passa per l'origine * è parallela all'asse y * Nessuna delle altre risposte è corretta
18950	Domanda 110900	MAT	Quale dei seguenti punti non giace sulla retta di equazione $y = 2x + 1$?	<ul style="list-style-type: none"> * (1,3) * (0,1) * (-1,-1) * (-1,1) * Nessuna delle altre risposte è corretta
18951	Domanda 110901	MAT	Quale delle seguenti equazioni rappresenta una curva passante per l'origine?	<ul style="list-style-type: none"> * $y = 3x - 3$ * $y = x^2 - 1$ * $y = 2$ * $y = x^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18952	Domanda 110902	MAT	L'equazione di una retta nel piano cartesiano è $y = a + bx$. Il coefficiente b è:	<ul style="list-style-type: none"> * una misura della pendenza della retta * l'intersezione della retta con l'asse y * il valore di y per $x = 0$ * il valore di y per $x = 1$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18953	Domanda 110903	MAT	Per caratterizzare un triangolo, è necessario conoscerne alcuni elementi (quali angoli, lati, ecc.). Quale dei seguenti insiemi di elementi NON consente di caratterizzare un unico triangolo?	<ul style="list-style-type: none"> * Un lato e gli angoli ad esso adiacenti * Un lato, un angolo ad esso adiacente, e l'angolo ad esso opposto * Due lati e l'angolo compreso * I tre angoli * Nessuna delle altre risposte è corretta
18954	Domanda 110904	MAT	Due rette di equazioni $y = mx$ e $y = nx$ (con m e n non nulli) sono tra loro perpendicolari se:	<ul style="list-style-type: none"> * $m \cdot n = -1$ * $m \cdot n = 1/2$ * $m = n$ * $m \cdot n = 1$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18955	Domanda 110905	MAT	Due sfere hanno raggi di lunghezza l'una tripla dell'altra. Quale è il rapporto tra la misura del volume della sfera di raggio maggiore e quella del volume della sfera di raggio minore?	<ul style="list-style-type: none"> * 27 * π * 9 * 3π * Nessuna delle altre risposte è corretta
18956	Domanda 110906	MAT	Un cono e un cilindro circolari retti hanno uguale altezza e il raggio di base del cono uguale al diametro del cilindro. Detto V il volume del cono e W il volume del cilindro, il rapporto V/W è:	<ul style="list-style-type: none"> * $4/3$ * 1 * $3/4$ * 2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18957	Domanda 110907	MAT	Il rapporto tra la misura del volume e la misura della superficie di una sfera di raggio r è:	<ul style="list-style-type: none"> * π * πr * $r/3$ * r^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18958	Domanda 110908	MAT	Un angolo di 360° sessagesimali corrisponde approssimativamente a:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 radianti * 3,14 radianti * 4 radianti * 6,28 radianti * Nessuna delle altre risposte è corretta
18959	Domanda 110909	MAT	Lo spigolo di un cubo ha lunghezza 10 mm. Il volume del cubo, in m^3 , ha misura:	<ul style="list-style-type: none"> * 10^{-6} * 10^{-15} * 100 * 10^{-3} * Nessuna delle altre risposte è corretta
18960	Domanda 110910	MAT	Le rette di equazioni $x - y = 0$ e $x + y = 2$:	<ul style="list-style-type: none"> * si intersecano nei punti (1,1) e (0,0) * non si intersecano * si intersecano nel punto (1,1) * si intersecano nel punto (2,0) * Nessuna delle altre risposte è corretta
18961	Domanda 110911	MAT	La misura in radianti di un angolo di 60° è:	<ul style="list-style-type: none"> * $\pi/2$ * $\pi/3$ * $2\pi/3$ * non esprimibile perché il radiante non è una misura degli angoli * Nessuna delle altre risposte è corretta
18962	Domanda 110912	MAT	Un quadrato ha il lato L uguale al raggio di una circonferenza. Il rapporto fra il perimetro del quadrato e la misura della circonferenza risulta:	<ul style="list-style-type: none"> * > 1 * < 1 * 1 * dipendente dal valore che assume L * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18963	Domanda 110913	MAT	La curva che nel piano x,y ha equazione $y = 5x + 7$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * un'ellisse * un'iperbole * una circonferenza * una retta * Nessuna delle altre risposte è corretta
18964	Domanda 110914	MAT	Sia K un numero reale. L'equazione $x + y = K$ rappresenta nel piano cartesiano:	<ul style="list-style-type: none"> * una circonferenza * un'iperbole * una retta * un'ellisse * Nessuna delle altre risposte è corretta
18965	Domanda 110915	MAT	La retta di equazione $x - y = 3$ interseca la retta $x + y = 1$ nel punto di coordinate:	<ul style="list-style-type: none"> * (0, 0) * (1, 2) * (2, -1) * (-1, 2) * Nessuna delle altre risposte è corretta
18966	Domanda 110916	MAT	La retta di equazione $y = 3x + 2$ interseca l'asse delle x in un punto:	<ul style="list-style-type: none"> * di ascissa negativa * di ascissa positiva * di ascissa nulla * di ascissa uguale $2/3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18967	Domanda 110917	MAT	Quale dei seguenti poligoni regolari di lato uguale ha l'area maggiore?	<ul style="list-style-type: none"> * Ottagono * Pentagono * Quadrato * Triangolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
18968	Domanda 110918	MAT	La misura di una diagonale di un quadrato si può ottenere:	<ul style="list-style-type: none"> * dividendo la misura del lato per la radice quadrata di 2 * moltiplicando la misura del lato per la radice quadrata di 2 * facendo la differenza tra la misura di due lati * moltiplicando per 4 il rapporto tra la lunghezza di due lati * Nessuna delle altre risposte è corretta
18969	Domanda 110919	MAT	Due cerchi hanno raggi di lunghezza l'una tripla dell'altra. Quale è il rapporto tra la misura della superficie del cerchio di raggio maggiore e quella della superficie del cerchio di raggio minore?	<ul style="list-style-type: none"> * 3 * π * 9 * 3π * Nessuna delle altre risposte è corretta
18970	Domanda 110920	MAT	Se si raddoppia il raggio di una sfera, il suo volume:	<ul style="list-style-type: none"> * si raddoppia * aumenta di 4 volte * aumenta di 9 volte * aumenta di 8 volte * Nessuna delle altre risposte è corretta
18971	Domanda 110921	MAT	Una circonferenza è un caso particolare di:	<ul style="list-style-type: none"> * parabola * iperbole * ellisse * retta * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18972	Domanda 110922	MAT	Nel piano x,y le equazioni $y = x + 1$ e $y = x + 3$ rappresentano:	<ul style="list-style-type: none"> * due rette che si intersecano nel punto (1,3) * due rette che si intersecano nell'origine * due rette perpendicolari * due rette parallele * Nessuna delle altre risposte è corretta
18973	Domanda 110923	MAT	Il numero π (3,1416. . .) è il rapporto tra:	<ul style="list-style-type: none"> * la lunghezza della circonferenza e il raggio * l'area del cerchio e il quadrato del diametro * l'area del cerchio e il diametro * la lunghezza della circonferenza e il diametro * Nessuna delle altre risposte è corretta
18974	Domanda 110924	MAT	In un parallelogramma ciascuna delle diagonali, rispetto al semiperimetro, ha lunghezza:	<ul style="list-style-type: none"> * certamente maggiore * certamente minore * una maggiore, l'altra minore * uguale * Nessuna delle altre risposte è corretta
18975	Domanda 110925	MAT	A quanti radianti corrispondono 180° ?	<ul style="list-style-type: none"> * $\pi/2$ * $3\pi/2$ * π * 2π * Nessuna delle altre risposte è corretta
18976	Domanda 110926	MAT	Il lato di un quadrato è uguale al diametro di una circonferenza (o cerchio). Il rapporto tra la misura della diagonale del quadrato e quella della lunghezza della circonferenza è:	<ul style="list-style-type: none"> * maggiore di π * uguale a π * minore di 1 * uguale ad 1 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18977	Domanda 110927	MAT	Nel piano cartesiano l'equazione $x = -3$ rappresenta:	<ul style="list-style-type: none"> * una retta giacente nel primo e nel secondo quadrante * una retta giacente nel terzo e nel quarto quadrante * una retta parallela all'asse delle y * una retta uscente dall'origine * Nessuna delle altre risposte è corretta
18978	Domanda 110928	MAT	Qual è il volume di una sfera di diametro unitario?	<ul style="list-style-type: none"> * π^3 * $\pi/6$ * $4/3\pi^3$ * $4/3\pi$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18979	Domanda 110929	MAT	Due coni retti, a base circolare e di uguale altezza h hanno raggi di base r e s, con $r = 0,5s$. In quale rapporto stanno i volumi rispettivi V (del cono con raggio di base r) e W (del cono con raggio di base s)?	<ul style="list-style-type: none"> * $V/W = 1/4$ * $V/W = 1/3$ * $V/W = 1/2$ * $V/W = 1/3 * 1/2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18980	Domanda 110930	MAT	Il diametro di una sfera ha lunghezza 6 cm; approssimativamente, il volume della sfera è:	<ul style="list-style-type: none"> * 113 cm * 113 cm^2 * 113 cm^3 * 904 cm^3 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18981	Domanda 110931	MAT	L'equazione della retta passante per i punti (0,0) e $(\sqrt{2}, 4\sqrt{2})$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * $y = 4x + 1$ * $y = 1/4x - 1$ * $y = 4x$ * $y = 1/4x$. * Nessuna delle altre risposte è corretta
18982	Domanda 110932	MAT	Un triangolo rettangolo ha un cateto lungo 4 e area 8. Il quadrato dell'ipotenusa è pari a:	<ul style="list-style-type: none"> * 8 * 17 * 20 * 32 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18983	Domanda 110933	MAT	Sia data la retta $y = 2x + b$. Perché la retta passi per il punto (1,3) è necessario che b assuma il valore:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * $3/2$ * 6 * $2/3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18984	Domanda 110934	MAT	Due rette distinte sono parallele se, oltre a non avere punti comuni, soddisfano la condizione di:	<ul style="list-style-type: none"> * essere omogenee * avere la stessa lunghezza * formare un angolo di 90° * essere complanari * Nessuna delle altre risposte è corretta
18985	Domanda 110935	MAT	Data una sfera di raggio R ed un cubo di lato L (con $R = L$), il rapporto fra le superfici è:	<ul style="list-style-type: none"> * $2\pi/3$ * $4\pi/3$ * 2π * $4/\pi$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18986	Domanda 110936	MAT	Un triangolo rettangolo, ruotando intorno all'ipotenusa, genera:	<ul style="list-style-type: none"> * una piramide * un prisma * un tronco di cono * un cono retto * Nessuna delle altre risposte è corretta
18987	Domanda 110937	MAT	Mezzo chilometro quadrato equivale a metri quadrati:	<ul style="list-style-type: none"> * 500.000 * 5000 * 50.000 * 100.000 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18988	Domanda 110938	MAT	Sia $y = 1 - 4x$ l'equazione di una retta. Quale, tra le seguenti rette è perpendicolare alla retta data:	<ul style="list-style-type: none"> * $y = 1 + 4x$. * $y = -1 + 4x$. * $y = 2 - 0,25x$. * $y = 6 + 0,25x$. * Nessuna delle altre risposte è corretta
18989	Domanda 110939	MAT	Se si fa ruotare un trapezio rettangolo intorno al lato ortogonale agli altri due, si genera:	<ul style="list-style-type: none"> * un tronco di piramide * un tronco di cono * un solido costituito da due coni uniti per la base * un cono * Nessuna delle altre risposte è corretta
18990	Domanda 110940	MAT	In un piano cartesiano due cerchi con raggio uguale di lunghezza 5 e centri di coordinate (2, 2) e (10, 8) hanno:	<ul style="list-style-type: none"> * infiniti punti in comune * due punti in comune * un punto in comune * nessun punto in comune * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
18991	Domanda 110941	MAT	Dette rispettivamente A e B le aree del cerchio inscritto e del cerchio circoscritto ad un quadrato di lato 26 cm, il rapporto B/A vale:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 0,5 * $\sqrt{2}$ * $2\sqrt{2}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18992	Domanda 110942	MAT	La superficie di una sfera di raggio R è:	<ul style="list-style-type: none"> * quattro volte l'area del cerchio di raggio R * un terzo del volume della sfera * il volume della sfera diviso il quadrato dell'area del cerchio di raggio R * $\frac{4}{3}$ della lunghezza della circonferenza di raggio R * Nessuna delle altre risposte è corretta
18993	Domanda 110943	MAT	La somma di due lati di un rettangolo è 110 cm, la loro differenza 10 cm. Il lato minore misura cm:	<ul style="list-style-type: none"> * 20 * 30 * 60 * 50 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18994	Domanda 110944	MAT	Trovare l'area del triangolo compreso fra gli assi cartesiani e la retta di equazione $y = 5 - x/2$	<ul style="list-style-type: none"> * $\frac{5}{4}$ * $\frac{2}{5}$ * 50 * 25 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18995	Domanda 110945	MAT	Prendendo la terza parte di un angolo retto si ottiene:	<ul style="list-style-type: none"> * $\pi/3$ rad * $\pi/6$ rad * 60° * 20° * Nessuna delle altre risposte è corretta
18996	Domanda 110946	MAT	Le due rette $y = 2$ e $y = -3x + 2$ si incontrano per $x =$:	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * -3 * 2 * -2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18997	Domanda 110947	MAT	Sia r un numero reale positivo. In un piano cartesiano, quale delle seguenti equazioni rappresenta una circonferenza?	<ul style="list-style-type: none"> * $y + x = r$ * $y = \sqrt{r^2 + x^2}$ * $x^2 + y^2 = r^2$ * $(x + y)^2 = r^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
18998	Domanda 110948	MAT	Se l'area di un quadrato inscritto in un cerchio vale A, l'area del cerchio è:	<ul style="list-style-type: none"> * $A \cdot \pi$ * $A \cdot \pi^2$ * $A \cdot \pi/2$ * A^2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
18999	Domanda 110949	MAT	L'angolo di 120° è:	<ul style="list-style-type: none"> * acuto * retto * ottuso * piatto * Nessuna delle altre risposte è corretta
19000	Domanda 110950	MAT	Tra le seguenti equazioni A) $x(1 - x) + 2y = 2 - x^2$; B) $-x + 1/2y = 3$; C) $2x = -y - 2$; D) $x/3 - y = 2$ quali rappresentano due rette tra loro perpendicolari?	<ul style="list-style-type: none"> * C e D * A e B * A e D * B e C * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19001	Domanda 110951	MAT	Sono date due sfere di raggi rispettivamente R1, R2 e superfici S1, S2. Se $R1/R2 = 4$ allora $S1/S2$:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * 4 * 8 * 16 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19002	Domanda 110952	MAT	Un triangolo è rettangolo e isoscele. Quanto vale un suo angolo acuto?	<ul style="list-style-type: none"> * 150° * 20° * 30° * 45° * Nessuna delle altre risposte è corretta
19003	Domanda 110953	MAT	Il rapporto tra la diagonale e il lato di un quadrato è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * $\sqrt{2}$ * π * un numero immaginario * Nessuna delle altre risposte è corretta
19004	Domanda 110954	MAT	Quale dei seguenti punti NON giace sulla retta di equazione $y = 2x + 1$?	<ul style="list-style-type: none"> * (0,0) * (0,1) * (-1,-1) * (3,7) * Nessuna delle altre risposte è corretta
19005	Domanda 110955	MAT	L'angolo di 45° è:	<ul style="list-style-type: none"> * ottuso * acuto * piatto * retto * Nessuna delle altre risposte è corretta
19006	Domanda 110956	MAT	L'area di un cerchio vale 314 m^2 . Indicare quale delle misure sotto elencate approssima il raggio di tale cerchio:	<ul style="list-style-type: none"> * 20 m (circa) * 100 m (circa) * 31,4 m (circa) * 10 m (circa) * Nessuna delle altre risposte è corretta
19007	Domanda 110957	MAT	Un triangolo rettangolo ha un'area di 10 cm^2 ; i suoi lati valgono:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 cm, 20 cm, $\sqrt{40}$ cm * 2 cm, 10 cm, $\sqrt{52}$ cm * 4 cm, 5 cm, $\sqrt{41}$ cm * 3 cm, 4 cm, 5 cm * Nessuna delle altre risposte è corretta
19008	Domanda 110959	MAT	Se abbiamo una sfera ed un cubo di uguale volume, la superficie della sfera è:	<ul style="list-style-type: none"> * maggiore di quella del cubo * uguale a quella del cubo * non sono noti elementi per rispondere * le superfici non sono fra loro comparabili * Nessuna delle altre risposte è corretta
19009	Domanda 110960	MAT	La parabola di equazione $y = 4 - x^2$:	<ul style="list-style-type: none"> * non taglia l'asse x. * è tangente all'asse x. * taglia l'asse x in due punti simmetrici rispetto all'origine * taglia l'asse x in due punti entrambi di ascissa positiva * Nessuna delle altre risposte è corretta
19010	Domanda 110961	MAT	Una retta forma con il semiasse positivo delle x un angolo di 45° e incontra l'asse y nel punto di coordinate (0, -3). L'equazione della retta è:	<ul style="list-style-type: none"> * $y = -x + 3$ * $y = -x - 3$ * $y = x - 3$ * $y = x + 3$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19011	Domanda 110962	MAT	Se la misura, in metri, del diametro di un cerchio è 10^{-2} , la misura del suo raggio, in metri, è:	<ul style="list-style-type: none"> * $1/20$ * $1/200$ * 5^{-2} * $2/10^2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19012	Domanda 110963	MAT	Un triangolo, un quadrato, un pentagono e un cerchio hanno perimetro uguale: che cosa si può dire delle loro aree?	<ul style="list-style-type: none"> * Il quadrato ha quella massima * Il triangolo ha quella massima * Il cerchio ha quella massima * Il pentagono ha quella massima * Nessuna delle altre risposte è corretta
19013	Domanda 110964	MAT	Se la retta $y = ax + b$ passa per i punti di coordinate (1, 0) e (0, -1). Quale condizione è vera?	<ul style="list-style-type: none"> * $a > 0 \ b > 0$ * $a < 0 \ b > 0$ * $a < 0 \ b < 0$ * $a > 0 \ b < 0$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19014	Domanda 110965	MAT	Il luogo geometrico dei punti del piano per i quali è costante la somma delle loro distanze da due punti fissi detti fuochi è:	<ul style="list-style-type: none"> * la parabola * l'iperbole * l'ellisse * un fascio di rette * Nessuna delle altre risposte è corretta
19015	Domanda 110966	MAT	Il punto in cui si incontrano i tre assi di un triangolo si chiama:	<ul style="list-style-type: none"> * metacentro * baricentro * ortocentro * circocentro * Nessuna delle altre risposte è corretta
19016	Domanda 110967	MAT	Dati un pentagono regolare, un quadrato e un triangolo equilatero, tutti di lato A, quale relazione risulta VERA?	<ul style="list-style-type: none"> * Area pentagono > area quadrato > area triangolo * Area pentagono < area triangolo < area quadrato * Area triangolo < area pentagono < area quadrato * Area triangolo > area quadrato > area pentagono * Nessuna delle altre risposte è corretta
19017	Domanda 110968	MAT	La retta di equazione $y = \sqrt{3}x + 45$ forma con il semi asse positivo delle x un angolo di:	<ul style="list-style-type: none"> * 30° * 45° * 60° * $\pi/8$ rad * Nessuna delle altre risposte è corretta
19018	Domanda 110969	MAT	In un cerchio di diametro D è inscritto un quadrato di lato L. Stabilire quale relazione lega D e L.	<ul style="list-style-type: none"> * $D = 2L$ * $D = 2 \cdot 2^{1/2} L$ * $D = 2^{1/2} L$ * $D = 3,1416 L$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19019	Domanda 110970	MAT	Se il sistema di secondo grado formato dall'equazione di una circonferenza e dall'equazione di una retta non ammette soluzioni reali, significa che:	<ul style="list-style-type: none"> * la retta è tangente alla circonferenza nell'origine degli assi * la retta interseca la circonferenza * la retta contiene il diametro parallelo all'asse delle ascisse * la retta non ha punti in comune con la circonferenza * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19020	Domanda 110971	MAT	Siano m, m', k, k' numeri reali con m e m' non nulli. Siano $y = mx + k; y = m'x + k'$ due rette del piano. Quale relazione deve sussistere affinché esse siano perpendicolari?	<ul style="list-style-type: none"> * $m = m'$ * $k = k'$ * $m = -1/m'$ * $m = 1/m'$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19021	Domanda 110972	MAT	Sia m un numero reale. In un piano cartesiano ortogonale, l'equazione $y = mx$, al variare di m nell'intervallo $(-\infty, +\infty)$, descrive:	<ul style="list-style-type: none"> * tutte le rette del piano * tutte le rette del piano passanti per l'origine * tutte le rette del piano passanti per l'origine, ad eccezione dell'asse delle ascisse * tutte le rette del piano passanti per l'origine, ad eccezione dell'asse delle ordinate * Nessuna delle altre risposte è corretta
19022	Domanda 110973	MAT	Il segmento individuato da due punti di coordinate cartesiane pari a $(2, 4)$ e $(-2, 1)$, ha lunghezza eguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * 3 * 4 * 5 * 16 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19023	Domanda 110974	MAT	L'area di un trapezio che di base maggiore B , base minore b e altezza h è:	<ul style="list-style-type: none"> * $(B + b) \cdot h$ * $B \cdot b \cdot h$ * $B \cdot b / h$ * $(B + b) \cdot h / 2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19024	Domanda 110975	MAT	I punti di coordinate $(3, 4)$, $(6, 8)$, $(9, 12)$ sono:	<ul style="list-style-type: none"> * punti di una retta * vertici di un triangolo rettangolo * vertici di un triangolo isoscele * equidistanti dall'origine degli assi cartesiani * Nessuna delle altre risposte è corretta
19025	Domanda 110976	MAT	Due rette dello spazio sono sghembe se:	<ul style="list-style-type: none"> * sono incidenti * sono complanari * sono parallele * non sono complanari * Nessuna delle altre risposte è corretta
19026	Domanda 110977	MAT	Quale delle seguenti terne di numeri dà le lunghezze dei lati di un triangolo rettangolo?	<ul style="list-style-type: none"> * 2, 2, 2 * 3, 4, 5 * 2, 12, 5 * 7, 7, 11 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19027	Domanda 110978	MAT	Qual è la probabilità che nel lancio di un dado esca la faccia cinque?	<ul style="list-style-type: none"> * $1/6$ * $1/5$ * $2/5$ * $5/6$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19028	Domanda 110979	MAT	In una data popolazione la probabilità di essere fumatore è 0,30. La probabilità di essere asmatico è 0,06 e la probabilità di essere asmatico e fumatore è 0,01. Qual è la probabilità che un individuo	<ul style="list-style-type: none"> * 0,36 * 0,35 * 0,37 * 0,018 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19029	Domanda 110980	MAT	È data un'urna contenente 6 palline bianche, 8 palline rosse, 10 palline blu e 12 palline verdi. La probabilità di estrarre una pallina rossa vale:	<ul style="list-style-type: none"> * $2/9$ * $1/2$ * $1/3$ * $3/5$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19030	Domanda 110981	MAT	La probabilità che con cinque lanci di una moneta si verifichi l'evento testa-testa-croce-testa-testa è:	<ul style="list-style-type: none"> * $\frac{1}{32}$ * $\frac{1}{5}$ * $\frac{1}{4}$ * $\frac{1}{100}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19031	Domanda 110982	MAT	In una scatola vi sono 10 palline nere, una rossa, una verde. Qual è la probabilità, pescando due palline che esse siano la rossa e la verde?	<ul style="list-style-type: none"> * $\frac{2}{10}$ * $(\frac{2}{10}) * (\frac{1}{9})$ * $\frac{2}{12}$ * $(\frac{2}{12}) * (\frac{1}{11})$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19032	Domanda 110983	MAT	Una coppia vuole avere due figli dello stesso sesso: qual è il numero minimo di figli che deve avere per essere sicura che almeno due siano dello stesso sesso?	<ul style="list-style-type: none"> * 2 * Più di 4 * 4 * Non si può stabilire * Nessuna delle altre risposte è corretta
19033	Domanda 110984	MAT	Una colonia batterica raddoppia ogni giorno la superficie occupata e in trenta giorni occupa tutto lo spazio a disposizione. Approssimativamente quanti giorni ha impiegato per occuparne il 25%?	<ul style="list-style-type: none"> * 28 * 8 * 15 * 21 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19034	Domanda 110985	MAT	Se in un'urna sono contenute 10 palline numerate dall'1 al 10, qual è la probabilità di estrarre la pallina n.5 estraendo insieme due palline?	<ul style="list-style-type: none"> * $\frac{1}{10} + \frac{1}{9}$ * $\frac{2}{10}$ * $\frac{1}{90}$ * $\frac{2}{90}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19035	Domanda 110986	MAT	Le probabilità che lanciando 3 monete si ottengano tre risultati identici (tutte teste ovvero tutte croci) è:	<ul style="list-style-type: none"> * $\frac{3}{8}$ * 1 * 0 * $\frac{2}{8}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19036	Domanda 110987	MAT	Dato un insieme di n numeri, la loro media aritmetica è:	<ul style="list-style-type: none"> * la somma dei numeri divisa per 2 * la somma del valore massimo e del valore minimo divisa per 2 * la somma dei numeri divisa per n * la semidifferenza tra il valore massimo e il valore minimo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19037	Domanda 110988	MAT	La probabilità che lanciando 4 volte una moneta non truccata, esca sempre testa è:	<ul style="list-style-type: none"> * $\frac{1}{16}$ * $\frac{1}{4}$ * $\frac{1}{8}$ * $\frac{3}{16}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19038	Domanda 110989	MAT	La media aritmetica dei numeri -16, -6, 0, 10, 16 è:	<ul style="list-style-type: none"> * 0 * 0,4 * 0,8 * 1,2 * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Ttolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19039	Domanda 110990	MAT	Quanti ambi si possono formare con 90 numeri differenti?	* 27. 000 * 7200 * 4005 * 8010 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19040	Domanda 110991	MAT	Un viaggiatore intende recarsi dalla città A alle città B, C e D e fare ritorno ad A dopo essersi recato in ogni città una sola volta. In quanti modi diversi può organizzare il viaggio?	* 6 * 4 * 3 * 24 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19041	Domanda 110992	MAT	La spesa farmaceutica annua italiana è diminuita da 10. 000 miliardi a 9. 000 miliardi. La variazione percentuale è del:	* - 10% * - 25% * 10% * 5% * Nessuna delle altre risposte è corretta
19042	Domanda 110993	MAT	In una popolazione di 100 studenti, 70 seguono un corso di inglese e 50 uno di francese. Quanti sono gli studenti che seguono entrambi i corsi?	* Più di 50 * Esattamente 50 * Non più di 20 * Da 20 a 50 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19043	Domanda 110994	MAT	Una scatola contiene 60 biglietti numerati da 1 a 60. Estraendo un biglietto a caso, qual è la probabilità che il numero risulti maggiore di 57 oppure minore di 4?	* 9/3600 * 9/60 * 1/10 * 5/60 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19044	Domanda 110995	MAT	Tirando contemporaneamente due dadi, quante probabilità vi sono di ottenere un determinato numero su entrambi i dadi?	* 1/36 * 1/12 * 2/6 * 1/100 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19045	Domanda 110996	MAT	Una procedura ripetitiva consiste nel dividere un liquido in 3 parti uguali, eliminare la prima, accantonare la seconda, adoperare la terza per il ciclo successivo. Qual è il rapporto fra accantonato ed eliminato dopo 10 ripetizioni?	* 1 * 1/3 * 1/2 * 2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19046	Domanda 110997	MAT	Un ricercatore osserva al microscopio che il batterio A è lungo 9 divisioni e che il batterio B sopravanza A del 10% di se stesso. Quanto è lungo B?	* 81/10 * 10 * 90/10 * 100/9 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19047	Domanda 110998	MAT	Una scatola contiene 10 palline nere, 15 palline bianche e 25 palline rosse. La probabilità di estrarre dalla scatola una pallina nera sarà:	* 1/50 * 0,25 * 0,2 * 1/20 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19048	Domanda 110999	MAT	In uno stagno c'è una bellissima ninfea, che ogni giorno raddoppia la propria estensione e in 30 giorni copre tutto lo stagno. Quanto tempo impiega per coprirne la metà?	* 2 giorni * 7 giorni * 15 giorni * 29 giorni * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19049	Domanda 111000	MAT	La media aritmetica dei numeri -5, -2, 0, 4, 5 è:	<ul style="list-style-type: none"> * 3,2 * 2 * 0,5 * 0,4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19050	Domanda 111001	MAT	Uno studente universitario ha superato 4 esami, ed ha la media di 23; quale è il voto minimo che lo studente dovrà prendere all'esame successivo affinché la media diventi almeno 25?	<ul style="list-style-type: none"> * 29 * Qualunque sia il voto all'esame successivo, la media non potrà raggiungere il valore 25 * 28 * 26 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19051	Domanda 111002	MAT	Le configurazioni possibili in un byte (otto cifre binarie) sono:	<ul style="list-style-type: none"> * 512 * 256 * 64 * 1024 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19052	Domanda 111003	MAT	Qual è la probabilità che lanciando due dadi si abbia il risultato di 9?	<ul style="list-style-type: none"> * $\frac{2}{9}$ * $\frac{1}{9}$ * $\frac{3}{4}$ * $\frac{1}{4}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19053	Domanda 111004	MAT	Se le quantità positive H, K, L sono legate dalle relazioni $H < K$, L maggiore o uguale a K, quale relazione è sempre VERA?	<ul style="list-style-type: none"> * $H < L$ * H minore o uguale a L * $H = L$ * $K < L$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19054	Domanda 111005	MAT	Dati tre mazzi di 40 carte ciascuno, qual è la probabilità di estrarre da ognuno di essi, contemporaneamente, l'asso di picche o l'asso di cuori?	<ul style="list-style-type: none"> * $\frac{1}{40}$ * $\frac{3}{20}$ * $\frac{1}{8000}$ * $\frac{1}{16.000}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19055	Domanda 111006	MAT	Qual è la somma degli scarti dalla media aritmetica dei numeri 3; 4; 5; 6; 7?	<ul style="list-style-type: none"> * 3 * 0 * -3 * 5 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19056	Domanda 111007	MAT	La probabilità che lanciando due dadi si ottengano due numeri la cui somma vale 5 è, rispetto a quella di ottenere due numeri la cui somma vale 4:	<ul style="list-style-type: none"> * maggiore * minore * uguale * doppia * Nessuna delle altre risposte è corretta
19057	Domanda 111008	MAT	Disponendo di 7 lettere dell'alfabeto, tutte diverse, il numero di parole con 4 lettere che si possono formare potendo ripetere 2 o 3 o 4 volte la stessa lettera è:	<ul style="list-style-type: none"> * 4^4 * 4^7 * 7^4 * 7^7 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19058	Domanda 111009	MAT	La probabilità che nel lancio di due dadi si ottenga la somma 5 rispetto a quella che si ottenga la somma 10 è:	<ul style="list-style-type: none"> * il doppio * la metà * maggiore * minore * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	TITOLO	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19059	Domanda 111010	MAT	La probabilità che con quattro lanci di una moneta si verifichi l'evento testa-testa-croce-testa è:	<ul style="list-style-type: none"> * 1/2 * 1/4 * 1/8 * 1/16 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19060	Domanda 111011	MAT	Una grandezza X aumenta in un'ora del 20% del valore iniziale, e nell'ora successiva diminuisce del 20% del valore raggiunto nella prima ora. Una grandezza Y invece diminuisce in un'ora del 20% del valore iniziale, e nell'ora successiva aumenta del 20% de	<ul style="list-style-type: none"> * X e Y sono entrambe diminuite rispetto ai valori iniziali * X e Y sono entrambe ritornate ai valori iniziali * X e Y sono entrambe aumentate rispetto ai valori iniziali * rispetto ai valori iniziali X è aumentata e Y è diminuita * Nessuna delle altre risposte è corretta
19061	Domanda 111012	MAT	Quanti sono i modi distinti di realizzare un poker d'assi (4 assi ed 1 carta diversa) scegliendo in un mazzo di 52 carte da gioco? (L'ordine di scelta delle carte non ha importanza)	<ul style="list-style-type: none"> * 48 * 13 * 4 * 26 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19062	Domanda 111013	MAT	Quanti sono i numeri naturali di 5 cifre tutte diverse, che non contengono né lo 0, né il 3, né il 6?	<ul style="list-style-type: none"> * 5040 * 2520 * 120 * 21 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19063	Domanda 111014	MAT	La media aritmetica tra $(1/2)^{-2}$ e $(1/2)^2$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * uguale a 0 * minore di 0 * uguale a 17/8 * uguale a 17/4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19064	Domanda 111015	MAT	Gettando due dadi a sei facce si ottiene un punteggio variabile dal due al dodici. Quale delle seguenti coppie di numeri è formata da due punteggi con la stessa probabilità?	<ul style="list-style-type: none"> * 5;9 * 5;7 * 7;8 * 3;4 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19065	Domanda 111016	MAT	Nel gioco della roulette, come si sa, i numeri vanno da 0 a 36. Qual è la probabilità che il 17 esca due volte di fila?	<ul style="list-style-type: none"> * $1/(37 \cdot 37)$ * $1/(37 \cdot 36)$ * $1/(36 \cdot 36)$ * $1/37 + 1/37$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19066	Domanda 111017	MAT	L'1/1/1995 era domenica; che giorno della settimana era l'1/1/2001?	<ul style="list-style-type: none"> * Martedì * Lunedì * Domenica * Sabato * Nessuna delle altre risposte è corretta
19067	Domanda 111018	MAT	La probabilità che lanciando simultaneamente due dadi si ottengano due numeri la cui somma vale 11 è, rispetto alla probabilità che si ottengano due numeri la cui somma vale 10:	<ul style="list-style-type: none"> * non paragonabile, perché si tratta di eventi diversi * minore * maggiore * uguale * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19068	Domanda 111019	MAT	Nel triangolo ABC, rettangolo nel vertice B, chiamato α l'angolo di vertice A, è:	<ul style="list-style-type: none"> * $\cos \alpha = AB/AC$ * $\cos \alpha = AC/AB$ * $\cos \alpha = BC/AC$ * $\cos \alpha = AB/BC$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19069	Domanda 111020	MAT	E' FALSO che:	<ul style="list-style-type: none"> * $\sin(180^\circ - \alpha) = -\sin \alpha$ * $\sin(-\alpha) = -\sin \alpha$ * $\tan(-\alpha) = -\tan \alpha$ * $\cos(180^\circ - \alpha) = -\cos \alpha$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19070	Domanda 111021	MAT	$\sin 30^\circ + \cos 120^\circ =$	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * $-\sqrt{3}$ * $\sqrt{3}$ * 0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19071	Domanda 111022	MAT	$\sin^2 a + \cos^2 a =$	<ul style="list-style-type: none"> * -1 * 0 * 1 * 2 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19072	Domanda 111023	MAT	Una delle soluzioni dell'equazione $\sin x = -1$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * $x = 0^\circ$ * $x = -90^\circ$ * $x = 180^\circ$ * $x = 90^\circ$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19073	Domanda 111024	MAT	Il valore di $\tan(\pi/4)$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * 1 * $1/2$ * $\sqrt{2}$ * $\sqrt{3/2}$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19074	Domanda 111025	MAT	La tangente di un angolo è:	<ul style="list-style-type: none"> * il rapporto tra il seno ed il coseno dell'angolo * la perpendicolare all'angolo * la parallela all'angolo * il rapporto tra il coseno ed il seno dell'angolo * Nessuna delle altre risposte è corretta
19075	Domanda 111026	MAT	L'equazione $\cos x = 2$	<ul style="list-style-type: none"> * non ha soluzioni * ha come soluzione $x = 120^\circ$ * ha come soluzione $x = 180^\circ$ * ha come soluzione $x = 0$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19076	Domanda 111028	MAT	L'espressione $\sin(\pi/2) + 2 \sin \pi - 3 \sin(3\pi/2) - 2 \sin 0$ vale:	<ul style="list-style-type: none"> * 4 * 3 * 2 * 0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19077	Domanda 111029	MAT	Per ogni α reale, è $\cos(360^\circ + \alpha) =$	<ul style="list-style-type: none"> * $\sin(360^\circ + \alpha)$ * $\sin \alpha$ * $\cos 360^\circ$ * $\cos \alpha$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19078	Domanda 111030	MAT	Il coseno dell'angolo di 110° è:	<ul style="list-style-type: none"> * negativo * maggiore di $1/2$ * maggiore del seno dell'angolo di 110° * uguale al coseno dell'angolo di 290° * Nessuna delle altre risposte è corretta
19079	Domanda 111031	MAT	Il seno di un angolo è sempre:	<ul style="list-style-type: none"> * misurato in radianti * misurato in archi di circonferenza * misurato in metri * un numero reale * Nessuna delle altre risposte è corretta
19080	Domanda 111032	MAT	La funzione \cotgx ha periodo:	<ul style="list-style-type: none"> * $\pi/4$ * $\pi/2$ * π * 2π * Nessuna delle altre risposte è corretta
19081	Domanda 111033	MAT	Indicare per quale dei seguenti angoli il coseno NON è nullo:	<ul style="list-style-type: none"> * 180° * 90° * $3/2 \cdot 180^\circ$ * $3/2 \cdot 180^\circ + 360^\circ$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19082	Domanda 111034	MAT	Una delle soluzioni dell'equazione $\sin x = +1$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * $x = 180^\circ$ * $x = 0^\circ$ * $x = 90^\circ$ * $x = -90^\circ$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19083	Domanda 111035	MAT	Il coseno di un angolo è sempre:	<ul style="list-style-type: none"> * misurato in radianti * misurato in metri * un numero reale * misurato in archi di circonferenza * Nessuna delle altre risposte è corretta
19084	Domanda 111036	MAT	L'uguaglianza $1 + \tan^2 x = 1/\cos^2 x$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * vera per ogni x numero reale * vera per ogni x diverso $\pi/2 + K\pi$, con K numero intero * vera solo per $x = K\pi$ con K numero intero * vera per ogni x diverso da 0 * Nessuna delle altre risposte è corretta
19085	Domanda 111037	MAT	L'equazione $\sin^2 x - 4 \sin x + 4 = 0$:	<ul style="list-style-type: none"> * ha come soluzione $x = \pi/6$ * ha come soluzione $x = \pi/4$ * ha come soluzione $x = 2\pi/3$ * non ha soluzioni * Nessuna delle altre risposte è corretta
19086	Domanda 111039	MAT	Siano x e y numeri reali. Se $x + y = \pi$ radianti la giusta identità è:	<ul style="list-style-type: none"> * $\sin x + \sin y = 1$ * $\cos x + \cos y = -1$ * $\cos x + \cos y = 0$ * $\sin x + \sin y = 0$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19087	Domanda 111040	MAT	Se $0 < \alpha < \pi/2$ e $\tan \alpha = 1$:	<ul style="list-style-type: none"> * $\sin \alpha = 1$ e $\cos \alpha = 1$ * $\cos \alpha = 1/2$ * $\sin \alpha = (2^{1/2})^{-1}$ * $\sin \alpha = 1/2$ e $\cos \alpha = 1/2$ * Nessuna delle altre risposte è corretta

ID	Titolo	Categoria	Testo Domanda	Risposte
19088	Domanda 111041	MAT	La funzione $y = (\cos x)/(\sin x)$ ha periodo:	<ul style="list-style-type: none"> * $\pi/4$ * $\pi/3$ * $\pi/2$ * π * Nessuna delle altre risposte è corretta
19089	Domanda 111042	MAT	Se α non è un multiplo di π , $\cotg(\pi + \alpha)$ è uguale a:	<ul style="list-style-type: none"> * $\cotg \alpha$ * $\cotg(\pi - \alpha)$ * $-\cotg \alpha$ * $\tg \alpha$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19090	Domanda 111043	MAT	L'insieme dei valori assunti, per x reale, dalla funzione $f(x) = \sin^2 x$:	<ul style="list-style-type: none"> * è l'intervallo $(-1, 1)$ estremi inclusi * è l'intervallo $(0, 1)$ estremi inclusi * è l'insieme dei numeri reali * è l'intervallo $(0, \pi)$ estremi inclusi * Nessuna delle altre risposte è corretta
19091	Domanda 111044	MAT	L'insieme dei valori assunti, per x reale, dalla funzione $f(x) = \cos^2 x$:	<ul style="list-style-type: none"> * è l'intervallo tra $(-1, 1)$ estremi inclusi * è l'insieme dei numeri reali * è l'intervallo $(0, 1)$ estremi inclusi * dipende dal fatto che x sia espresso in gradi o radianti * Nessuna delle altre risposte è corretta
19092	Domanda 111045	MAT	Il valore dell'espressione $\sin^2 a - \cos^2 a$ è:	<ul style="list-style-type: none"> * sempre nullo * sempre uguale a 1 * dipende dal valore di a * $\sin 2a$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19093	Domanda 111046	MAT	Per qualsiasi x , è $\sin x \cdot \cos x =$	<ul style="list-style-type: none"> * $0,5 \cdot \sin 2x$. * $0,5 \cdot \cos 2x$. * $\sin(x/2)$ * $\cos(x/2)$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19094	Domanda 111047	MAT	Per qualunque α , è $\cos(360^\circ + \alpha) =$	<ul style="list-style-type: none"> * $\sin(360^\circ + \alpha)$ * $\sin \alpha$ * $\cos 360^\circ$ * $\cos \alpha$ * Nessuna delle altre risposte è corretta
19095	Domanda 111048	MAT	Quale delle seguenti relazioni rappresenta una identità trigonometrica?	<ul style="list-style-type: none"> * $\sin x = \cos x \cdot \tg x, x \neq \pi/2 + k\pi$ con k numero intero * $\sin x = \cos x \cdot \cotg x, x \neq k\pi$ con k numero intero * $\sin 2x = 1 + \cos 2x$. * $\sin x = 1 - \cos x$. * Nessuna delle altre risposte è corretta