

Università degli Studi di Napoli Federico II
Corso di Studi in Viticoltura ed Enologia

Elenco completo delle domande

- | | |
|---|---|
| 1 In una reazione di ossidoriduzione si verifica l'eguaglianza tra il numero di
(A) atomi che si ossidano e che si riducono
(B) elettroni ceduti e cariche negative
(C) elettroni ceduti ed elettroni acquistati
(D) elettroni ceduti e cariche positive
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta | C |
| 2 Dei seguenti organismi appartengono agli invertebrati
(A) tritoni e salamandre
(B) rane e rospi
(C) girini e avannotti
(D) cavallette e farfalle
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta | D |
| 3 Una ghiandola si dice endocrina
(A) se riversa il suo secreto in cavità comunicanti con l'esterno
(B) se riversa il suo secreto direttamente nel sangue
(C) se non riversa il suo prodotto e lo utilizza per se stessa
(D) se produce endoperossidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta | B |
| 4 Le membrane cellulari sono solitamente formate da
(A) trigliceridi
(B) amminoacidi
(C) fosfolipidi
(D) colesterolo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta | C |
| 5 Cos'è la miosi?
(A) costrizione pupillare
(B) dilatazione pupillare
(C) l'accomodazione del cristallino
(D) una forma di miocardite
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta | A |
| 6 La solubilità a pressione costante dell'azoto nell'acqua è massima a
(A) 0 °C
(B) 100 °C
(C) 200 °C
(D) 500 °C
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta | A |
| 7 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
(A) endocrina
(B) olocrina
(C) pituitaria
(D) surrenale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta | E |
| 8 Qual è il nome della porzione di intestino più vicina allo stomaco
(A) Digiuno
(B) Ileo
(C) Duodeno
(D) Cieco
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta | C |
| 9 Le macromolecole vettrici dell'informazione ereditaria sono
(A) gli acidi grassi
(B) le proteine | E |

- (C) i glucidi
- (D) gli enzimi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 10 Come sono le molecole di acqua?** C
- (A) apolari
 - (B) completamente dissociate
 - (C) polari
 - (D) prive di legami idrogeno
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 11 Un'automobile che viaggia alla velocità di 100 km/h percorre circa** C
- (A) 300 metri in un secondo
 - (B) 100 metri in un secondo
 - (C) 30 metri in un secondo
 - (D) 10 metri in un secondo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 12 La fusione di due gameti si chiama** E
- (A) segmentazione
 - (B) partenogenesi
 - (C) copula
 - (D) riproduzione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 13 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 tra le seguenti risposte è CORRETTA** C
- (A) quanto sopra affermato è vero perché il frigorifero è una delle macchine termiche che funziona indipendentemente dal secondo principio della termodinamica
 - (B) 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
 - (C) 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 risultato che si ottiene
 - (D) 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
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 14 Il rapporto fra il valore dell'area del cerchio e la lunghezza della circonferenza è** C
- (A) costante
 - (B) uguale a π
 - (C) direttamente proporzionale al raggio
 - (D) inversamente proporzionale al raggio
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 15 Quando l'acqua pura bolle a pressione costante, con il passare del tempo, la sua temperatura** C
- (A) va sempre aumentando
 - (B) va sempre diminuendo
 - (C) si mantiene costante
 - (D) dipende dal volume del liquido
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 16 Se r è la distanza tra due cariche puntiformi la forza elettrostatica è proporzionale a** C
- (A) r
 - (B) r^2
 - (C) r^{-2}
 - (D) r^{-1}
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 17 La peronospora della vite è dovuta a** A
- (A) un fungo
 - (B) un batterio
 - (C) un virus
 - (D) un acaro
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 18 I tioli contengono la funzione** A
(A) —SH
(B) —S—S—
(C) —SO₂—OH
(D) —SO—OH
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 19 Nelle cellule germinali normalmente avviene** C
(A) la meiosi
(B) la mitosi
(C) sia la mitosi che la meiosi, a seconda della fase di maturazione
(D) la ricombinazione artificiale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 20 Una molecola di RNA la cui sequenza nucleotidica è tradotta in una sequenza aminoacidica nei ribosomi durante la sintesi polipeptidica si definisce** A
(A) RNA messaggero
(B) RNA ribosomiale
(C) RNA transfer
(D) RNA polimerasi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 21 Trovare la capacità equivalente di tre condensatori uguali, ciascuno di capacità 24 * 10⁻¹² F, collegati in serie** B
(A) 72 pF
(B) 8 pF
(C) 72 nF
(D) 24 nF
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 22 Un atomo che contiene 19 protoni, 20 neutroni e 19 elettroni ha come numero di massa** C
(A) 19
(B) 20
(C) 39
(D) 58
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 23 Il prodotto litri x atmosfere equivale fisicamente a** E
(A) una forza
(B) una pressione
(C) una densità di energia
(D) una potenza
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 24 Quando ad una soluzione viene aggiunto altro solvente, la soluzione** D
(A) si concentra
(B) si riscalda sempre
(C) non succede niente
(D) si diluisce
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 25 Indicare il valore della concentrazione idrogenionica molare dell' acqua pura.** B
(A) 7
(B) 10⁻⁷
(C) 10⁻¹⁴
(D) 10⁻³
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 26 Chi è Pincus?** B
(A) L'equivalente americano di Pinco Pallino
(B) Lo scienziato che ha realizzato il primo farmaco anticoncezionale
(C) Lo zoologo che è riuscito a far riprodurre le foche in ambiente desertico
(D) L'inventore del ping-pong
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 27 Gli organismi capaci di avere una doppia vita, in acqua e sulla terraferma, rispettivamente nel periodo larvale e adulto, sono** E
 (A) rettili
 (B) primati
 (C) nematodi
 (D) ciclostomi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 28 Una delle seguenti associazioni è ERRATA. Quale?** D
 (A) Li = Litio
 (B) Cs = Cesio
 (C) Mn = Manganese
 (D) B = Bromo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 29 L'acqua ha la proprietà di** D
 (A) formare legami apolari con se stessa
 (B) assumere una struttura perfettamente ordinata allo stato liquido
 (C) avere una bassa costante dielettrica indipendente dal suo contenuto in sali
 (D) essere un dipolo con l'estremità negativa sull'ossigeno
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 30 Una cellula avente corredo cromosomico-n e detta** C
 (A) allelico
 (B) diploide
 (C) aploide
 (D) omeotermo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 31 I mitocondri sono presenti** B
 (A) in tutte le cellule
 (B) solo nelle cellule eucariotiche
 (C) solo nelle cellule procariotiche .
 (D) in alcune cellule eucariotiche, ma in tutte le cellule procariotiche
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 32 La clorofilla ha funzione** E
 (A) di trasporto di anidride carbonica nelle piante
 (B) di trasporto di ossigeno nelle piante
 (C) di trasporto di ossigeno nel sangue
 (D) strutturale
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 33 Perché gli alcani sono una serie omologa?** C
 (A) Perché tutti gli alcani sono simili tra loro
 (B) Perché gli alcani sono uguali tra loro
 (C) Perché tutti gli alcani differiscono tra loro di CH₂
 (D) Tutte le risposte precedenti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 34 Un Ohm è uguale a** B
 (A) ampere/volt
 (B) volt/ampere
 (C) volt * ampere
 (D) coulomb * volt
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 35 Un proiettile viene sparato verso l'alto con un angolo di inclinazione $\alpha \neq 0$ rispetto all'orizzontale. La sua traiettoria sarà** C
 (A) rettilinea
 (B) circolare
 (C) parabolica
 (D) iperbolica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 36 L'equazione di secondo grado $ax^2 + b = 0$ ha radici reali, quando** D
 (A) $a < 0$ e qualunque sia il segno di b
 (B) $b < 0$ e qualunque sia il segno di a

- (C) a e b sono entrambi positivi
- (D) a e b hanno segni opposti
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 37 Un individuo di sesso maschile riceve il corredo genetico legato al cromosoma X** B
- (A) dal padre
 - (B) dalla madre
 - (C) da entrambi i genitori
 - (D) dal nonno
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 38 In quale processo di propagazione del calore vi è trasferimento di materia?** B
- (A) Conduzione
 - (B) Convezione
 - (C) Irraggiamento
 - (D) In nessuno dei casi precedenti
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 39 Gli studi di Carlo Linneo si basavano su** C
- (A) ecologia
 - (B) geologia
 - (C) classificazione degli organismi
 - (D) biofisica
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 40 Una nicchia ecologica è occupata da:** A
- (A) una popolazione
 - (B) una piccola comunità
 - (C) un ospite ed il suo parassita
 - (D) un insieme bilanciato di organismi autotrofi ed eterotrofi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 41 Perché uno stesso corpo pesa meno sulla luna che non sulla terra?** B
- (A) Perché la luna ha una minore densità superficiale rispetto alla terra
 - (B) Perché la luna ha una massa minore rispetto alla terra
 - (C) Perché la luna ha un volume minore rispetto alla terra
 - (D) Perché sulla luna non esiste atmosfera
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 42 L'isomeria ottica è dovuta alla presenza nella molecola di** C
- (A) un doppio legame
 - (B) un triplo legame
 - (C) un atomo di carbonio asimmetrico
 - (D) due gruppi funzionali diversi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 43 Le parole del codice genetico sono costituite da combinazioni di** E
- (A) cinque nucleotidi
 - (B) due nucleotidi
 - (C) tre nucleosidi
 - (D) sette nucleotidi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 44 La respirazione** A
- (A) avviene in tutte le cellule
 - (B) accumula energia negli zuccheri
 - (C) utilizza CO₂ e H₂ O
 - (D) produce glucosio e O₂
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 45 Nel fiore, dopo la fecondazione, l'ovaio si trasforma** C
- (A) in polline
 - (B) in nocciolo
 - (C) in frutto
 - (D) in seme
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 46 Che cosa significa che un moto è uniformemente accelerato?** C
- (A) Che l'accelerazione è una funzione lineare del tempo

- (B) Che l'accelerazione è nulla
- (C) Che la velocità è una funzione lineare del tempo
- (D) Che il corpo che si muove ha densità uniforme
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 47 Quali tra questi organismi presentano un'organizzazione di tipo molecolare?** E
- (A) I batteri
 - (B) I protozoi
 - (C) Le alghe
 - (D) I licheni
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 48 Quando l'acqua alla temperatura di 0 °C si trasforma in ghiaccio cede all'ambiente** C
- (A) calore di evaporazione
 - (B) calore specifico
 - (C) calore di fusione
 - (D) calore di reazione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 49 Il chilowattora è un'unità di misura di** D
- (A) potenza
 - (B) frequenza
 - (C) intensità di corrente
 - (D) energia
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 50 I trigliceridi sono formati da** C
- (A) acidi grassi
 - (B) glicerolo
 - (C) acidi grassi e glicerolo
 - (D) glicolipidi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 51 I virus** B
- (A) sono visibili al microscopio ottico
 - (B) sono parassiti endocellulari obbligati
 - (C) sono in grado di produrre e formare energia
 - (D) sono circondati da membrana
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 52 L'energia di un orbitale** B
- (A) diminuisce al crescere del numero quantico principale (n)
 - (B) aumenta al crescere del numero quantico principale (n)
 - (C) è indipendente dal valore del numero quantico principale (n)
 - (D) è indipendente dal valore del numero quantico secondario (l)
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 53 Le forme alternative di un gene in loci corrispondenti sono dette** D
- (A) omologhe
 - (B) alternate
 - (C) analoghe
 - (D) alleli
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 54 Se il 3% di N è 15, quanto è N?** B
- (A) 0,45
 - (B) 500
 - (C) 450
 - (D) 0,50
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 55 I ribosomi si trovano** E
- (A) all'interno del nucleo
 - (B) solo nei procarioti
 - (C) solo nel regno vegetale
 - (D) solo negli eucarioti
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 56 In un legame covalente si ha** B

- (A) la partecipazione di 2 atomi di idrogeno
(B) la messa in comune di atomi
(C) la perdita di elettroni
(D) sempre e soltanto un legame semplice
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 57 Gli atomi tendono a legarsi ad altri atomi formando legami chimici** A
(A) per raggiungere una condizione di minore energia
(B) per raggiungere una condizione di maggiore energia
(C) per raggiungere un maggior potenziale di ionizzazione
(D) per raggiungere una minore elettronegatività
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 58 Quali dei seguenti organismi sono artropodi** B
(A) crostacei e molluschi
(B) millepiedi e insetti
(C) scarafaggi e lombrichi
(D) grilli e girini
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 59 Comprimendo un gas perfetto in un cilindro isolato termicamente l'energia interna del gas** A
(A) aumenta
(B) diminuisce
(C) rimane la stessa
(D) si annulla
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 60 La somma degli angoli interni di un triangolo scaleno è pari a** D
(A) deve essere verificata di volta in volta
(B) un angolo ottuso che cambia al variare delle dimensioni dei lati
(C) un angolo giro
(D) un angolo piatto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 61 Un'automobile nel percorrere una traiettoria curva, trascurando l'attrito dell'aria, è sottoposta** B
(A) a una forza centrifuga direttamente proporzionale alla velocità
(B) a una forza centripeta proporzionale al quadrato della velocità
(C) a una forza centrifuga inversamente proporzionale alla massa dell'auto
(D) a una forza centripeta inversamente proporzionale alla massa dell'auto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 62 L'evoluzione dei vertebrati occupa** A
(A) le ultime tre ere geologiche
(B) le prime ere geologiche
(C) l'ultimo secolo
(D) il mesozoico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 63 L'elemento che in una reazione aumenta il proprio numero di ossidazione è detto** A
(A) riducente
(B) controcatode
(C) ossidante
(D) catodo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 64 Il genotipo è** A
(A) il patrimonio genetico di un individuo
(B) l'insieme di caratteri che si osservano in un individuo
(C) formato dai geni che controllano la capacità di produrre anticorpi contro antigeni specifici
(D) il processo di maturazione dei gameti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 65 Quanto vale il periodo di una vibrazione avente frequenza uguale a 10 kHz?** A
(A) 10^{-4} s
(B) 10^{-6} s
(C) 10^{-3} s
(D) 10^3 s

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 66 I geni** A
(A) determinano le caratteristiche strutturali e funzionali di ciascun individuo
(B) determinano soltanto le caratteristiche strutturali di ciascun individuo
(C) determinano soltanto le caratteristiche funzionali di ciascun individuo
(D) non esistono nell'uomo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 67 L'energia radiante del sole** B
(A) entra in una catena alimentare come tale
(B) entra in una catena alimentare trasformandosi in energia chimica
(C) inibisce la fotosintesi
(D) attiva la respirazione cellulare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 68 L'allungamento di una molla verticale cui è appeso un corpo** D
(A) dipende soltanto dalla massa del corpo
(B) dipende soltanto dalla costante elastica della molla
(C) cresce salendo dal livello del mare in cima a una montagna
(D) diminuisce passando dal Polo all'Equatore
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 69 Un legame che si instaura tra due molecole di acqua, con una debole forza, viene detto** C
(A) legame covalente
(B) legame idrofobico
(C) ponte idrogeno
(D) ponte di Varolio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 70 Le sostanze non biodegradabili alterano i naturali cicli biogeochimici** C
(A) perché gli animali non possono decomporle
(B) perché le piante non possono decomporle
(C) perché i microrganismi non possono decomporle
(D) perché per la loro sintesi si richiede un grosso dispendio di energia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 71 Quanto vale 10^x se $x = 4$?** C
(A) 10
(B) 100
(C) 10000
(D) 0,4
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 72 Se il ΔG di una reazione è minore di 0** C
(A) la reazione non avviene spontaneamente
(B) la reazione è all'equilibrio
(C) la reazione procede spontaneamente
(D) la variazione di energia libera è maggiore di 0
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 73 Gli orbitali ibridi sp^2 formano angoli di ampiezza** C
(A) $109,5^\circ$
(B) 45°
(C) 120°
(D) 180°
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 74 La composizione %, in ordine decrescente, del mosto d'uva è** C
(A) sali minerali; acqua; zuccheri; acidi organici; sostanze fenoliche.
(B) acqua; sali minerali; zuccheri; acidi organici; sostanze fenoliche.
(C) acqua; zuccheri; acidi organici; sostanze fenoliche; sali minerali.
(D) zuccheri; acqua; sostanze fenoliche; acidi organici; sali minerali.
(E) acidi organici; acqua; zuccheri; sali minerali; sostanze fenoliche.
- 75 Un gene che si esprime sia in forma omozigote che eterozigote, è detto** B
(A) recessivo
(B) dominante
(C) aploide

- (D) diploide
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 76 Con quale altra espressione può venire scritta la quantità 57.614.000?** A
- (A) $57 \cdot 10^6 + 614 \cdot 1.000 + 0$
 - (B) $57 \cdot 10^4 + 513 \cdot 100$
 - (C) $57 \cdot 10^2 + 613 \cdot 1.000$
 - (D) $5.700 \cdot 32$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 77 Se in una cellula viene bloccata selettivamente la funzione dei ribosomi, si ha l'arresto immediato della** C
- (A) duplicazione del DNA
 - (B) trascrizione
 - (C) traduzione
 - (D) glicolisi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 78 Il composto biochimico più abbondante in assoluto nella biosfera è** D
- (A) la chitina
 - (B) l'emoglobina
 - (C) il DNA
 - (D) la cellulosa
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 79 il sito attivo è** C
- (A) il luogo della cellula dove avvengono le reazioni
 - (B) l'ala cardiaca
 - (C) il sito dell'enzima dove si attacca il substrato
 - (D) il sito del substrato che reagisce con l'enzima
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 80 Il campo elettrico in un punto P distante r da un piano uniformemente carico ed esteso indefinitamente** A
- (A) è indipendente da r
 - (B) varia come $1/r$
 - (C) varia come $1/r^2$
 - (D) varia come e^{-r}
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 81 Il numero dei protoni di un atomo è definito** A
- (A) dal numero atomico
 - (B) dal numero di massa
 - (C) dalla massa atomica
 - (D) dalla massa atomica meno numero atomico
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 82 Il rapporto tra la misura del volume e la misura della superficie di una sfera di raggio r è** C
- (A) π
 - (B) πr
 - (C) $r/3$
 - (D) r^2
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 83 Quale di questi è un carboidrato?** A
- (A) il fruttosio
 - (B) il triptofano
 - (C) l'alanina
 - (D) il colesterolo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 84 Per pinocitosi si intende** A
- (A) ingestione di fluidi attraverso piccole vescicole
 - (B) ingestione di particelle più grandi, quali microrganismi o detriti cellulari, tramite vescicole grandi
 - (C) infezione da fagi

- (D) ingestione di qualsiasi sostanza
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 85 Quale parte del fiore dopo la fecondazione si trasforma e diventa frutto?** C
- (A) Il seme
 - (B) Il petalo
 - (C) L'ovario
 - (D) Il polline
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 86 La propagazione delle piante ottenuta facendo ricorso al seme si dice** C
- (A) moltiplicazione
 - (B) propagazione agamica
 - (C) riproduzione
 - (D) propaggine
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 87 Qual è l'anidride corrispondente all'acido solforoso?** C
- (A) SO_3
 - (B) S_2O_3
 - (C) SO_2
 - (D) H_2SO_4
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 88 Un nucleoside è** B
- (A) l'estere di una base azotata con acido fosforico
 - (B) il glicoside di una base azotata con ribosio o desossiribosio
 - (C) l'anidride di un acido nucleico
 - (D) l'estere fosforico del ribosio
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 89 I caratteri genetici** B
- (A) si ritrovano sempre nel fenotipo
 - (B) possono o meno esplicarsi nel fenotipo anche in rapporto all'ambiente
 - (C) non influenzano mai il fenotipo
 - (D) sono solo quei caratteri che non incidono sulla sopravvivenza
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 90 La presenza in un individuo di una combinazione di caratteri (geni) diversa da quella dei genitori si definisce** E
- (A) duplicazione
 - (B) replicazione
 - (C) rigenerazione
 - (D) codominanza
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 91 La mioglobina è** C
- (A) una proteina strutturale
 - (B) una proteina enzimatica
 - (C) una proteina muscolare
 - (D) una vitamina
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 92 In un alchene il numero degli atomi di carbonio è sempre uguale** C
- (A) al numero di atomi di idrogeno
 - (B) al doppio del numero degli atomi di idrogeno
 - (C) alla metà del numero degli atomi di idrogeno
 - (D) alla terza parte del numero degli atomi di idrogeno
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 93 Che cos'è la lunghezza d'onda?** A
- (A) La distanza minima tra due punti sempre in fase tra di loro
 - (B) La distanza percorsa da un'onda in un secondo
 - (C) Il numero di onde per unità di lunghezza
 - (D) Il tempo impiegato da un'onda a ritornare alle condizioni iniziali
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 94 Il comune termometro a mercurio usato per misurare la temperatura corporea si basa sul principio della** A

- (A) dilatazione termica
(B) capillarità
(C) relazione temperatura-pressione
(D) conservazione dell'energia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 95 La superficie di una sfera di raggio R è** A
(A) quattro volte l'area del cerchio di raggio R
(B) un terzo del volume della sfera
(C) il volume della sfera diviso il quadrato dell'area del cerchio di raggio R
(D) $\frac{4}{3}$ della lunghezza della circonferenza di raggio R
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 96 La riproduzione agamica** C
(A) è propria dei mammiferi
(B) è la riproduzione con gameti
(C) è la riproduzione senza cellule sessuate
(D) è propria dei vegetali
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 97 Quale quantità di calore viene dissipata in un'ora da una comune lampada ad incandescenza di 60 watt alimentata dalla rete ENEL?** D
(A) Circa 50 calorie (piccole calorie)
(B) Circa 500 calorie (piccole calorie)
(C) Circa 5000 calorie (piccole calorie)
(D) Circa 50.000 calorie (piccole calorie)
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 98 Quale tra le seguenti sostanze è un chetone?** B
(A) Anilina
(B) Acetone
(C) Etanolo
(D) Acetato
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 99 La superficie investita a vite in Italia è** D
(A) Inferiore a 200 mila ettari
(B) Tra 200 mila e 500 mila
(C) 2 milioni di ettari circa
(D) Poco più di 800 mila
(E) Quasi quasi 10 milioni di ettari
- 100 Che tipo di ibridazione hanno gli atomi di carbonio impegnati in un triplo legame?** B
(A) sp^2
(B) sp
(C) sp^2d
(D) sp^3
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 101 Allo stato fondamentale la carica di un atomo è** D
(A) uguale al numero atomico
(B) positiva
(C) negativa
(D) nulla
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 102 L'orbitale atomico è definito come** C
(A) l'orbita descritta dall'elettrone in movimento intorno al nucleo
(B) la localizzazione precisa del punto occupato dall'elettrone
(C) lo spazio nel quale esiste la probabilità di trovare l'elettrone
(D) la regione dello spazio in cui l'elettrone descrive orbite perfettamente circolari
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 103 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?** C
(A) 50
(B) 100
(C) 125
(D) 150

- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 104 Un virus all'interno di una cellula** A
- (A) si riproduce attivamente
(B) muore
(C) produce CO₂
(D) si localizza nei lisosomi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 105 I mitocondri sono importanti per** C
- (A) la sintesi proteica
(B) la pinocitosi
(C) il metabolismo energetico
(D) la mitosi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 106 Le specie viventi che hanno più possibilità di adattarsi ai cambiamenti ambientali sono quelle i cui individui si riproducono** E
- (A) per gemmazione
(B) per partenogenesi
(C) per autofecondazione
(D) asessualmente
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 107 Cosa si intende per solventi aprotici** B
- (A) Sono solventi privi di costante dielettrica
(B) Sono solventi privi di idrogeni acidi
(C) Non ha alcun significato il termine aprotico
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 108 La massa di un atomo è sostanzialmente determinata** B
- (A) dai protoni e dagli elettroni
(B) dai protoni e dai neutroni
(C) solo dai neutroni
(D) solo dai protoni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 109 La composizione %, in ordine decrescente, del mosto d'uva è** C
- (A) sali minerali; acqua; zuccheri; acidi organici; sostanze fenoliche.
(B) acqua; sali minerali; zuccheri; acidi organici; sostanze fenoliche.
(C) acqua; zuccheri; acidi organici; sostanze fenoliche; sali minerali.
(D) zuccheri; acqua; sostanze fenoliche; acidi organici; sali minerali.
(E) acidi organici; acqua; zuccheri; sali minerali; sostanze fenoliche.
- 110 La potenza si misura in** B
- (A) chilowattora
(B) watt
(C) joule
(D) watt/s
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 111 La diagonale e il lato di un quadrato sono due grandezze il cui rapporto è uguale a** B
- (A) 2
(B) $\sqrt{2}$
(C) π
(D) un numero immaginario
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 112 II termine usato per indicare una cellula somatica umana che contiene un assetto cromosomico completo è** E
- (A) ibrido
(B) aploide
(C) dominante
(D) recessivo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 113 La forza che si esercita tra due fili conduttori rettilinei e paralleli percorsi da correnti uguali ed equiverse è** A

- (A) ortogonale ai fili e attrattiva
(B) ortogonale ai fili e repulsiva
(C) nulla
(D) parallela ai fili
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 114 Glucosio e fruttosio sono i monosaccaridi costituenti il disaccaride** D
(A) maltosio
(B) cellobiosio
(C) lattosio
(D) saccarosio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 115 In una reazione in cui l'acqua si trasforma in ione idronio H_3O^+ , essa si comporta da** A
(A) base
(B) acido
(C) sostanza neutra
(D) sostanza anfotera
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 116 I carboidrati sono** B
(A) composti organici formati da amminoacidi
(B) composti organici formati da zuccheri
(C) ormoni
(D) acidi nucleici
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 117 Nell'atmosfera primordiale mancava** E
(A) acqua
(B) metano
(C) ammoniaca
(D) idrogeno
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 118 In un corpo che si muove con attrito lungo un piano inclinato** E
(A) l'energia meccanica si mantiene costante
(B) l'energia cinetica si mantiene costante
(C) l'energia potenziale si mantiene costante
(D) l'energia totale si mantiene costante
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 119 Un liquido viscoso scorre in un tubo con moto stazionario. Se il raggio del tubo viene aumentato di un fattore 2 e la caduta di pressione ai suoi estremi rimane la stessa, la portata viene moltiplicata per un fattore** C
(A) $1/2$
(B) 2
(C) 4
(D) 16
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 120 Un composto ionico si dissocia se sciolto in un solvente** B
(A) molto volatile
(B) con alta costante dielettrica
(C) poco volatile
(D) apolare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 121 Tra le tante funzioni svolte dalle proteine, le più importanti sono** A
(A) enzimatiche e strutturali
(B) di accumulare e cedere energia
(C) scheletriche
(D) di mantenere costante la temperatura corporea
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 122 L'1/1/1995 era domenica; che giorno della settimana sarà l'1/1/2001?** B
(A) Martedì
(B) Lunedì
(C) Domenica
(D) Sabato

- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 123 La formazione di acido lattico avviene** A
(A) in processi anaerobici
(B) in processi aerobici
(C) con una resa energetica alta
(D) nel ciclo di Calvin
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 124 1 Coulomb/1 secondo equivale a** C
(A) 1 Joule
(B) 1 Watt
(C) 1 Ampere
(D) 1 Volt
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 125 Le ammine sono composti organici formalmente derivati da** C
(A) acido nitrico
(B) acido nitroso
(C) ammoniaca
(D) idrazina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 126 La propagazione delle piante ottenuta facendo ricorso al seme si dice** C
(A) moltiplicazione
(B) propagazione agamica
(C) riproduzione
(D) propaggine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 127 Quale tra questi numeri è una radice cubica di -27?** B
(A) 3
(B) -3
(C) 0
(D) -9
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 128 Su una massa di 1 Kg agisce una forza peso di** C
(A) 1N
(B) 10Kg
(C) 9,8 N
(D) 9,8 Kgpeso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 129 Quando si ha una distribuzione di cariche, il campo elettrico da essa prodotto si misura in** D
(A) N x sec
(B) N x m
(C) Volt x m
(D) Volt/m
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 130 $(16ab)^{1/2}$ è uguale a** C
(A) 4 ab
(B) $8(a+b)(a-b)^2$
(C) $4\sqrt{ab}$
(D) $4\sqrt{a-b}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 131 Sostituendo nell'espressione $(a^2 - b^2)/(b - a)^2$ i valori numerici $a = 15$ e $b = 18$, si ottiene** B
(A) 1
(B) -11
(C) 11
(D) -1
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 132 Quale tra le seguenti è un'unità di misura dell'energia?** A

- (A) Elettron-volt
(B) Newton
(C) Baria
(D) Ampere
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 133 Due rette distinte sono parallele se, oltre a non avere punti comuni, soddisfano la condizione di** D
(A) essere omogenee
(B) avere la stessa lunghezza
(C) formare un angolo di 90°
(D) essere complanari
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 134 L'energia cinetica si conserva** A
(A) in ogni urto elastico
(B) in ogni processo d'urto centrale
(C) in ogni urto totalmente anelastico
(D) se i corpi si muovono di moto accelerato sopra una retta
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 135 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** B
(A) > 1
(B) < 1
(C) $= 1$
(D) dipendente dal valore che assume L
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 136 Indicare il monosaccaride** C
(A) lattosio
(B) saccarosio
(C) fruttosio
(D) amilosio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 137 Alcuni zuccheri sono detti esosi perché** A
(A) hanno sei atomi di C nella molecola
(B) sono disaccaridi
(C) sono dolci
(D) costano molto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 138 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 lunghezze dei bracci, L_1/L_2 è** A
(A) 0,949
(B) 1,054
(C) 1,022
(D) 0,901
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 139 La piridina è** A
(A) un composto aromatico eterociclico
(B) una amide
(C) una ammina terziaria
(D) un amminoacido
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 140 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** C
(A) 12 g di acido acetico e 12 g di acido cloridrico
(B) 10^{-2} g di entrambi i composti
(C) $60 \cdot 10^{-2}$ g di acido acetico e $36 \cdot 10^{-2}$ g di acido cloridrico
(D) 12 g di acido acetico e 3,6 g di acido cloridrico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 141 Sono date le rette parallele di equazioni, in un riferimento cartesiano ortogonale, $x - y = 0$ e $x y - 2 = 0$. Qual è la distanza fra esse?** B
 (A) 2
 (B) $\sqrt{2}$
 (C) 1
 (D) $\sqrt{2}/2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 142 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 il potenziale di riduzione E' di una coppia redox in funzione del rapporto tra le concentrazioni dell'ossidante OX e del riducente R, essendo noto E. Calcolare il potenziale di riduzione della coppia redox tampachinone $[OX]$ /tampachinolo $[R]$ ($E = -552$ mVolt), per un quoziente tampachinone/tampachinolo = 1.** B
 (A) 0 mVolt
 (B) - 552 mVolt
 (C) - 612 mVolt
 (D) - 492 mVolt
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 143 Un raggio di luce rossa ed un'onda radio sono onde elettromagnetiche che si propagano nel vuoto** B
 (A) con uguale velocità ed uguale lunghezza d'onda
 (B) con uguale velocità e diversa lunghezza d'onda
 (C) con uguale velocità ed uguale frequenza
 (D) con diversa velocità ed uguale lunghezza d'onda
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 144 Per qualunque α , è $\cos (360^\circ + \alpha) =$** D
 (A) $\sin (360^\circ + \alpha)$
 (B) $\sin \alpha$
 (C) $\cos 360^\circ$
 (D) $\cos \alpha$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 145 I geni sono** A
 (A) tratti di DNA che possono codificare per particolari peptidi
 (B) sequenze di aminoacidi
 (C) proteine di membrana
 (D) filamenti di RNA nucleare
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 146 Per fototropismo si intende** B
 (A) il movimento di reazione agli stimoli sonori
 (B) la proprietà delle piante di orientarsi verso la luce
 (C) lo svolgersi della fotosintesi clorofilliana
 (D) la proprietà di colorarsi di una cellula animale
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 147 Quali sono le soluzioni dell'equazione $x^2 + x = 0$?** B
 (A) 0; 0
 (B) 0; -1
 (C) -1; -1
 (D) 1; -1
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 148 Un recipiente contenente acqua calda cede calore all'ambiente. Il calore ceduto dipende** C
 (A) soltanto dalla massa di acqua
 (B) soltanto dalla differenza di temperatura fra acqua ed ambiente
 (C) tanto dalla massa d'acqua quanto dalla differenza di temperatura fra acqua ed ambiente
 (D) da nessuna delle grandezze sopra considerate
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 149 La superficie investita a vite in Italia è** D
 (A) Inferiore a 200 mila ettari
 (B) Tra 200 mila e 500 mila

- (C) 2 milioni di ettari circa
(D) Poco più di 800 mila
(E) Quasi uasi Q10 milioni di ettari
- 150 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 pallina cade** A
(A) di moto parabolico
(B) di moto circolare
(C) verticalmente
(D) con un moto che è la combinazione di un morto circolare attorno all'estremo A e di un moto parabolico di caduta
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 151 Due corpi aventi lo stesso volume e la stessa densità hanno** D
(A) la stessa superficie
(B) la stessa capacità termica
(C) la stessa carica elettrica
(D) la stessa massa
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 152 La molecola biatomica del cloro contiene un legame** A
(A) covalente omeopolare
(B) covalente eteropolare
(C) dativo
(D) ionico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 153 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 specifico di A, è** C
(A) uguale
(B) il doppio
(C) la metà
(D) quattro volte maggiore
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 154 Il coefficiente angolare di una retta è** C
(A) la misura in radianti dell'angolo che la retta forma con il semiasse positivo delle ascisse
(B) la misura in gradi dell'angolo che la retta forma con il semiasse positivo delle ascisse
(C) il valore della tangente trigonometrica dell'angolo che la retta forma con il semiasse positivo delle ascisse
(D) il valore del coseno dell'angolo che la retta forma con il semiasse positivo delle ascisse
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 155 L'equazione $x^2 + 4x + 4 = 0$ ha le seguenti radici** D
(A) -2, +2
(B) -2, +4
(C) +2
(D) -2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 156 Una particella carica ferma in un campo magnetico uniforme e stazionario, e libera di muoversi** D
(A) inizia a muoversi con un moto circolare
(B) inizia a muoversi con un moto parabolico
(C) inizia a muoversi con un moto rettilineo
(D) non inizia a muoversi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 157 L'espressione $an + bn$ è divisibile per $a-b$?** A
(A) mai
(B) sempre
(C) solo se n è pari
(D) solo se n è dispari
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 158 Per laurea sanitaria a ciclo unico si intende la laurea in** D

- (A) Veterinaria
(B) Medicina e chirurgia
(C) Odontoiatria
(D) Tutte quelle indicate
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 159 L'anione derivante dall'atomo di idrogeno viene detto** C
(A) idrogenione
(B) ione idrogeno
(C) ione idruro
(D) ossidrilione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 160 Dire quale, tra le seguenti affermazioni, è corretta** A
(A) $\pi \text{ rad/sec} = 180^\circ/\text{sec}$
(B) $6,28 \text{ rad/sec} = 360^\circ$
(C) $1 \text{ giro/minuto} = 2\pi \text{ rad/sec}$
(D) $3,14 \text{ rad/sec} = 2\pi \text{ rad/sec}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 161 I geni appartengono** B
(A) ai mitocondri
(B) ai cromosomi
(C) ai lisosomi
(D) ai cloroplasti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 162 I tipici vermi metamerici appartengono al phylum** A
(A) degli anellidi
(B) dei ciclostomi
(C) dei nematodi
(D) dei platelminti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 163 Un quadrato di lato L è inscritto in una circonferenza di raggio R. Quale relazione lega R a L?** B
(A) $L = 2 \cdot R$
(B) $L = 2^{1/2} \cdot R$
(C) $L = 2^{1/2} \cdot R^{1/2}$
(D) $L = R/2^{1/2}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 164 L'amido è** A
(A) un polisaccaride formato solo da glucosio
(B) un eteropolisaccaride
(C) un disaccaride formato da mannosio
(D) un disaccaride formato da glucosio + glucosio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 165 Quando una molecola libera di HCl incontra una molecola libera NH₃ per formare una molecola di NH₄Cl (cloruro d'ammonio) lo stato finale del sistema, confrontato con lo stato iniziale** B
(A) ha energia cinetica totale uguale e quantità di moto totale minore
(B) ha energia cinetica totale minore e quantità di moto totale uguale
(C) ha energia cinetica e quantità di moto totali minori
(D) ha energia cinetica e quantità di moto totali maggiori
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 166 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?** A
(A) $1/(37 \cdot 37)$
(B) $1/(37 \cdot 36)$
(C) $1/(36 \cdot 36)$
(D) $1/37 + 1/37$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 167 Un corpo è soggetto contemporaneamente a due forze di 10 newton. A quale forza risultante è soggetto il corpo?** D
(A) 20 N

- (B) $10\sqrt{2}$ N
(C) 0 N
(D) I dati non sono sufficienti per consentire una risposta
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 168 Due cicli successivi di divisioni cellulari non separati da una fase di sintesi di DNA prendono il nome di** C
(A) mitosi
(B) doppia mitosi
(C) meiosi
(D) interfase
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 169 Un individuo di gruppo sanguigno B può ricevere sangue di tipo** B
(A) solo A
(B) B, O
(C) solo O
(D) da tutti i gruppi sanguigni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 170 A cosa equivale $\log_2 7 + \log_2 3$?** C
(A) $\log_2 4$
(B) $\log_2 10$
(C) $\log_2 21$
(D) $\log_2 27/3$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 171 Per cariotipo intendiamo** B
(A) il numero esatto di denti di un organismo
(B) il numero totale dei cromosomi di un organismo
(C) il numero totale dei mitocondri nell'uomo
(D) il meccanismo di formazione della matrice mitocondriale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 172 Siano dati tre segmenti, con questi è possibile costruire un triangolo?** D
(A) no, mai
(B) sì, sempre
(C) solo se i tre segmenti sono uguali
(D) solamente se la somma delle lunghezze di due dei segmenti è maggiore della lunghezza del terzo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 173 La media aritmetica dei numeri -5, -2, 0, 4, 5 è** D
(A) 3,2
(B) 2
(C) 0,5
(D) 0,4
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 174 A che formula corrisponde il Butano?** D
(A) C_4H_8
(B) C_4H_6
(C) C_3H_{10}
(D) C_4H_{10}
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 175 Una cellula aploide differisce da una diploide perché contiene** A
(A) una quantità dimezzata di DNA
(B) una quantità doppia di DNA
(C) una quantità doppia di proteine
(D) una quantità dimezzata di RNA
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 176 Quale vale il rapporto tra il volume di una piramide a base quadrata e quello di un parallelepipedo avente la stessa base e la stessa altezza?** B
(A) $1/10$
(B) $1/3$
(C) 1
(D) $1/2$

- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 177 II 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** C
- (A) combinazione
(B) rachitismo
(C) ricombinazione
(D) retrotrasposizione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 178 I fattori biotici sono** A
- (A) gli organismi viventi
(B) gli elementi chimici e fisici dell'ambiente
(C) l'umidità relativa e la temperatura
(D) gli ecosistemi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 179 Gli ommatidi sono unità strutturali degli occhi composti tipici di** C
- (A) cane
(B) gatto
(C) mosca
(D) uccelli
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 180 Una molla ideale cui viene applicata una forza F si deforma di un tratto x** B
- (A) x è inversamente proporzionale a F
(B) x è direttamente proporzionale a F
(C) x è inversamente proporzionale a F^2
(D) x è direttamente proporzionale a F^2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 181 Una funzione y quadratica in x , del tipo $y = Ax^2 + Bx + C$ (con A diverso da 0) è rappresentabile graficamente nel piano cartesiano (x, y) da quale delle curve seguenti?** D
- (A) da una retta
(B) da una circonferenza
(C) da un'ellisse
(D) una parabola
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 182 Gli anticorpi sono** A
- (A) proteine prodotte dal nostro organismo capaci di fornire una difesa immunitaria contro sostanze e cellule estranee
(B) sostanze di origine alimentare
(C) tossine di origine batterica
(D) proteine prodotte da virus e capaci di attaccare il nostro corpo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 183 Qual è lo stato di aggregazione del bromo a condizioni normali?** B
- (A) Solido
(B) Liquido
(C) Aeriforme
(D) Vetroso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 184 Il 2 pentene ha struttura** A
- (A) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH=CH-CH}_3$
(B) $\text{CH}_3\text{=CH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
(C) $\text{CH}_3\text{-CH=CH-CH}_3$
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 185 Il bario** C
- (A) è un gas nobile
(B) è un gas radioattivo
(C) il suo sale (BaSO_4 solfato di bario) è usato in diagnostica essendo opaco ai raggi X
(D) è un macroelemento

- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 186 La digestione delle proteine porta alla formazione di** C
(A) acidi grassi saturi
(B) zuccheri semplici
(C) aminoacidi solubili
(D) urea
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 187 Un campo magnetico può essere prodotto** C
(A) da una carica elettrica in quiete
(B) soltanto da magneti permanenti
(C) da circuiti percorsi da correnti
(D) da un opportuno sistema di cariche elettriche in quiete
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 188 Il coseno di un angolo è sempre** C
(A) misurato in radianti
(B) misurato in metri
(C) un numero reale
(D) misurato in archi di circonferenza
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 189 Nel V gruppo del sistema periodico, comprendente l'azoto, è posto anche l'elemento antimonio. Qual è il suo simbolo?** B
(A) An
(B) Sb
(C) At
(D) Am
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 190 Tra le molecole dei gas biatomici, come N₂, O₂, Cl₂, le forze di Van der Waals sono dovute a** A
(A) dipoli indotti
(B) dipoli permanenti
(C) energia cinetica
(D) temperatura
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 191 I cristalli di iodio costituiscono un esempio classico di solido** B
(A) ionico
(B) molecolare
(C) covalente
(D) metallico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 192 Le proteine derivano** D
(A) dall'idrolisi dei grassi
(B) dalla condensazione di zuccheri
(C) dall'idrolisi di aminoacidi
(D) dalla condensazione di aminoacidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 193 Quali sono le qualifiche dei soggetti che possono far parte delle commissioni di esame nelle Facoltà universitarie** A
(A) Tutti quelli indicati
(B) Ricercatori
(C) Professori a contratto
(D) Cultori della materia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 194 Una coppia vuole avere due figli dello stesso sesso quanti figli deve avere per essere sicura che almeno due siano dello stesso sesso?** B
(A) 2
(B) 3
(C) 4
(D) Non si può stabilire
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 195 Il numero di ossidazione dello zolfo nel composto $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ è** A
 (A) + 6
 (B) - 2
 (C) + 3
 (D) + 4
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 196 Indicare quale dei seguenti elementi non è un alogeno** D
 (A) Cl
 (B) F
 (C) Br
 (D) B
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 197 Un polinucleotide che presenta il desossiribosio nei singoli monomeri, è** D
 (A) un glicide
 (B) un allele
 (C) l'RNA
 (D) il DNA
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 198 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** C
 (A) $P_a + d * g * h$
 (B) $P_a - d * g * h$
 (C) $d * g * h$
 (D) d/g
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 199 L'anione cromato CrO_4^{--} si trasforma nel catione Cr^{3+} e in questa reazione l'atomo Cr** A
 (A) passa da numero di ossidazione +6 a +3 e si riduce
 (B) passa da numero di ossidazione +6 a +3 e si ossida
 (C) passa da numero di ossidazione -2 a +3 e si riduce
 (D) passa da numero di ossidazione -2 a +3 e si ossida
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 200 Cosa si intende per vita in anaerobiosi?** D
 (A) esistenza nell'acqua
 (B) esistenza nel vuoto
 (C) esistenza in presenza di ossigeno
 (D) esistenza in assenza di ossigeno
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 201 Un frutto privo di semi si definisce** A
 (A) apireno
 (B) climaterico
 (C) aclimaterico
 (D) astringente
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 202 Le interazioni in cui due organismi sono limitati dalla disponibilità reciproca di cibo, spazio, acqua o luce sono dette relazioni di** E
 (A) commensalismo
 (B) mutualismo
 (C) parassitismo
 (D) interdipendenza
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 203 Indicare tra i composti seguenti un tipico agente ossidante** A
 (A) KMnO_4
 (B) SO_2
 (C) H_2O
 (D) CO
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 204 La formula del propino è** A
 (A) $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{CH}$

- (B) $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}_2$
 (C) $\text{CH}_3-\text{C}=\text{CH}_3$
 (D) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 205** **Facendo reagire 4 g di idrogeno con 160 g di ossigeno, quante moli di acqua si ottengono?** C
 (A) 4
 (B) 10
 (C) 2
 (D) 5
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 206** **Il passaggio della corrente elettrica attraverso una soluzione acquosa è legato al moto di** D
 (A) elettroni nel verso opposto a quello convenzionale della corrente
 (B) ioni positivi e negativi nel verso della corrente
 (C) ioni positivi nel verso della corrente ed elettroni nel verso opposto
 (D) ioni positivi nel verso della corrente e ioni negativi nel verso opposto
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 207** **La meiosi porta alla formazione di un corredo cromosomico** A
 (A) aploide
 (B) diploide
 (C) triploide
 (D) aneuploide
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 208** **La S.A.U. è** D
 (A) La Società Agricola Unita
 (B) La Società Agricoltori Umbri
 (C) La Superficie Arabile Unitaria
 (D) La Superficie Agricola Utilizzata
 (E) La Superficie Agraria Utile
- 209** **Due cariche elettriche uguali, poste a una distanza R, si respingono con una forza F. Se R raddoppia, F** C
 (A) raddoppia
 (B) si dimezza
 (C) diventa 1/4 del valore iniziale
 (D) diventa 4 volte il valore iniziale
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 210** **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** C
 (A) $I = Q \cdot A/t$
 (B) $I = Q \cdot t$
 (C) $I = Q/t$
 (D) $I = Q \cdot A \cdot t$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 211** **Quando l'acqua si trasforma in ghiaccio a pressione atmosferica** E
 (A) viene assorbito calore dall'ambiente
 (B) aumenta la temperatura del miscuglio acqua-ghiaccio
 (C) diminuisce la temperatura del miscuglio acqua-ghiaccio
 (D) si ha una contrazione di volume
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 212** **La densità dell'acqua, espressa nel Sistema Internazionale (= MKSA), è circa uguale a** D
 (A) 1
 (B) 10
 (C) 100
 (D) 1000
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 213** **I termini batesiano, criptico e mulleriano indicano diversi tipi di** C
 (A) simbiosi
 (B) fecondazione
 (C) mimetismo

- (D) relazione intraspecifica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 214 I lisosomi assumono un ruolo fondamentale** A
(A) nella digestione cellulare
(B) nella sintesi proteica
(C) nella secrezione cellulare
(D) nella respirazione cellulare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 215 Quale di questi composti è formato solo da molecole di glucosio?** D
(A) Glicina
(B) Emoglobina
(C) Saccarosio
(D) Cellulosa
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 216 La mitosi è** C
(A) sinonimo di ciclo cellulare
(B) la fase del ciclo dove avviene la sintesi del DNA
(C) sinonimo di divisione cellulare
(D) la divisione delle sole cellule epidermiche
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 217 Il primo elemento degli alogeni è** D
(A) il Cloro
(B) il sodio
(C) l'ossigeno
(D) il fluoro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 218 L'unità di misura del campo elettrico è** C
(A) Vm
(B) Amp./m^2
(C) N/m
(D) NC
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 219 L'interfase occupa** A
(A) la maggior parte del ciclo cellulare
(B) una piccola parte del ciclo cellulare
(C) tutto il ciclo cellulare
(D) la fase M del ciclo cellulare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 220 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** E
(A) P
(B) T
(C) diretta verso l'alto
(D) diretta verso il basso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 221 Con a e b diversi da 0, $(a + b)/(a \cdot b) =$** A
(A) $(1/a) + (1/b)$
(B) $(1/a) \cdot (1/b)$
(C) $(1/a)/(1/b)$
(D) $(a + b)/(a - b)$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 222 La metafase I e la metafase II fanno parte** B
(A) della mitosi
(B) della meiosi
(C) dell'interfase
(D) della fase G0
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 223 Gli acidi ribonucleici sono costituiti da** C

- (A) basi azotate - acido solforico - ribosio
 (B) amminoacidi - acido fosforico - desossiribosio
 (C) basi azotate - acido fosforico - ribosio
 (D) basi azotate - acido fosforico - desossiribosio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 224 Quanto vale $\log_{10} \sqrt{10}^{-8}$** D
 (A) -0,8
 (B) 0.4
 (C) 8
 (D) -4
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 225 Il Kilowattora misura** D
 (A) una potenza
 (B) una forza
 (C) una tensione
 (D) un'energia
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 226 Un individuo a contatto con il suolo prende la scossa, solo quando dei tre fili (fase, neutro, terra) della rete elettrica domestica tocca** A
 (A) il filo di fase
 (B) il filo neutro
 (C) una qualunque coppia di fili
 (D) il filo di terra
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 227 Il composto NH_3 (Ammoniaca) è** B
 (A) un acido
 (B) una base
 (C) un acido triprotico
 (D) un sale
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 228 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** C
 (A) R
 (B) $2 * R$
 (C) $R/2$
 (D) $R/3$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 229 Affinché un gas perfetto si espanda lentamente mantenendo costante la sua temperatura** C
 (A) occorre sottrarre calore dal gas
 (B) la pressione deve dimezzarsi
 (C) occorre fornire calore al gas
 (D) è una trasformazione impossibile
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 230 Un trasformatore statico reale** E
 (A) quando è in funzione non sviluppa calore
 (B) funziona solo in corrente continua
 (C) serve esclusivamente per elevare la tensione
 (D) serve esclusivamente per elevare la corrente
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 231 Cosa deve fare un alogeno per raggiungere la configurazione elettronica del gas nobile più vicino?** D
 (A) Perdere un elettrone
 (B) Perdere due elettroni
 (C) Acquistare due elettroni
 (D) Acquistare un elettrone
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 232 Di che moto si muove un corpo nel vuoto?** E
 (A) è fermo

- (B) Di moto uniforme
(C) Di moto uniformemente accelerato
(D) Di moto vario
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 233 Gli eucarioti sono** B
(A) organismi unicellulari con il nucleo non delimitato da membrana
(B) organismi costituiti da cellule in cui si ha un nucleo ben distinto
(C) organismi pluricellulari con il nucleo non delimitato
(D) batteri
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 234 Indicare per quale dei seguenti angoli il coseno NON è nullo** A
(A) 180°
(B) 90°
(C) $3/2 \cdot 180^\circ$
(D) $3/2 \cdot 180^\circ + 360^\circ$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 235 $1 \cdot 2^1 + 1 \cdot 2^3 + 1 \cdot 2^4 =$** A
(A) 26
(B) 7
(C) 10
(D) 18
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 236 Gli orbitali ibridi sp^2** D
(A) formano fra loro angoli di 180°
(B) sono diretti lungo le tre direzioni dello spazio
(C) formano fra loro angoli di 90°
(D) sono diretti lungo i vertici di un triangolo equilatero
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 237 Un antigene è** A
(A) la molecola bersaglio di un anticorpo
(B) l'allele recessivo di un carattere
(C) il DNA complementare ad un gene
(D) il prodotto di un crossing-over
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 238 Il composto H_2N-OH prende il nome di** A
(A) idrossilammina
(B) alcool ammoniacale
(C) idrazina
(D) acqua ammoniacale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 239 La specie ossidante** B
(A) si ossida
(B) acquista elettroni
(C) perde elettroni
(D) Nessuna delle risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 240 Che cosa è la cellulosa** D
(A) Un monosaccaride
(B) Una proteina
(C) Un acido
(D) Un polisaccaride
(E) Quesito senza soluzione univoca o corretta
- 241 Su un corpo di 100 g inizialmente fermo agisce una forza costante di 10 N. Il moto del corpo sarà** C
(A) uniforme alla velocità costante di 100 m/s
(B) uniformemente accelerato con $a = 1 \text{ m/s}^2$
(C) uniformemente accelerato con $a = 100 \text{ m/s}^2$
(D) uniformemente accelerato con $a = 0,1 \text{ m/s}^2$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 242 Se sul prezzo di un oggetto si pratica uno sconto del 30%, e quindi sul nuovo prezzo così ottenuto si applica un nuovo sconto del 20%, quanto vale in % lo sconto (cioè la riduzione B percentuale) totale sul prezzo iniziale?** B
 (A) 36%
 (B) 44%
 (C) 50%
 (D) 66%
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 243 Una soluzione 0,1 molare si prepara sciogliendo 0,1 moli di soluto in** A
 (A) un litro di soluzione
 (B) un chilo di solvente
 (C) un chilo di soluzione
 (D) 100 millilitri di solvente
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 244 Il marciume grigio dell'uva è dovuto a** A
 (A) un fungo
 (B) un insetto
 (C) un virus
 (D) un nematodio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 245 La definizione biologica di specie si fonda** E
 (A) sulle differenze genotipiche tra due organismi
 (B) sulle differenze anatomiche e di sviluppo tra due gruppi di organismi
 (C) sulla distribuzione geografica di due gruppi di organismi
 (D) sulle differenze nell'adattamento di due gruppi di individui
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 246 Un uomo che pesa 60 kg cammina in salita superando, ogni ora, un dislivello di 240 m** A
 (A) la potenza impiegata per vincere la forza di gravità è 40 W
 (B) la potenza muscolare media è 20 W
 (C) la velocità ascensionale è 4 m/s
 (D) i dati non sono ragionevoli
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 247 Tra i seguenti legami, qual è il più lungo?** A
 (A) il legame semplice tra due atomi di C
 (B) il legame doppio tra due atomi di C
 (C) il legame triplo tra due atomi di C
 (D) il legame doppio tra un atomo di C e uno di O
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 248 0,00076 è uguale a** D
 (A) $76/100$
 (B) $76 \cdot 100$
 (C) $76/10.000$
 (D) $76/100.000$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 249 Quando si utilizza una lente di ingrandimento l'immagine di un oggetto situato tra il fuoco e la lente è** B
 (A) reale
 (B) virtuale
 (C) capovolta
 (D) fittizia
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 250 Se l'area di un quadrato inscritto in un cerchio vale A, l'area del cerchio è** C
 (A) $A \cdot \pi$
 (B) $A \cdot \pi \cdot 2$
 (C) $A \cdot \pi / 2$
 (D) $A \cdot 2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 251 Una caloria è equivalente a** E
 (A) 1/4,186 Joule

- (B) 4,186 KJoule
(C) 4186 Joule
(D) 1/4186 Joule
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 252 II massimo comune divisore e il minimo comune multiplo tra i numeri 6,20, 30, 60 valgono rispettivamente** B
(A) 6; 120
(B) 2; 60
(C) 2; 180
(D) 6; 30
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 253 Per compiere la fotosintesi una pianta richiede** B
(A) ossido di carbonio e acqua
(B) anidride carbonica e acqua
(C) glucosio e anidride carbonica
(D) acqua e glucosio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 254 Tra i seguenti composti organici, quale si può definire eterociclico?** D
(A) Benzene
(B) Il cicloottano
(C) Il nitrobenzene
(D) Il furano
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 255 L'adenosintrifosfato (o ATP) è** A
(A) la moneta di scambio energetico
(B) il mediatore di alcuni ormoni
(C) un costituente del DNA
(D) una vitamina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 256 Una simbiosi in cui entrambe le specie traggono beneficio è detta** A
(A) mutualistica
(B) commensalistica
(C) competitiva
(D) parassitistica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 257 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** C
(A) 100 N
(B) 200 N
(C) 50 N
(D) 75 N
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 258 II reticolo endoplasmatico liscio** B
(A) presenta ribosomi nella faccia esterna
(B) non presenta ribosomi nella faccia esterna
(C) presenta mitocondri nella faccia esterna
(D) presenta lisosomi e cloroplasti nella faccia interna
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 259 Nella misura di una grandezza si definisce errore relativo** C
(A) la differenza tra il valore vero e il valore misurato
(B) il rapporto tra l'errore assoluto e il valore vero
(C) il rapporto tra l'errore assoluto e il valore misurato
(D) il rapporto tra il valore vero e il valore misurato
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 260 La presenza di luce è indispensabile per il processo di fotosintesi perché:** C
(A) la luce attiva gli enzimi che sintetizzano il glucosio
(B) la luce attiva gli enzimi che liberano ossigeno
(C) l'energia dei fotoni viene catturata dalla clorofilla e successivamente utilizzata
(D) l'energia dei fotoni blocca i processi metabolici favorendo la sintesi di glucosio

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 261 Cosa indica il numero di massa?** B
(A) Il numero di neutroni
(B) Il numero di neutroni e protoni
(C) Il numero di protoni
(D) Il numero di elettroni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 262 Se ogni coppia di numeri seguenti rappresenta le coordinate cartesiane di un punto qual è quello più lontano dall'origine?** B
(A) 2;5
(B) 0;7
(C) 4;4
(D) 6;1
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 263 La forza di attrito è NON conservativa, perché** A
(A) il lavoro fatto dalla forza di attrito dipende dal percorso
(B) il lavoro fatto dalla forza di attrito lungo un percorso chiuso è sempre nullo
(C) l'energia per un sistema in cui è presente l'attrito non si conserva
(D) è nulla la variazione di energia cinetica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 264 La meiosi è un tipo speciale di divisione cellulare che avviene** B
(A) di quando in quando in tutte le cellule del nostro organismo
(B) nelle cellule della linea germinale di tutti gli esseri a riproduzione sessuale
(C) esclusivamente nelle cellule sessuali delle piante
(D) soltanto negli eucarioti monocellulari
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 265 Qual è il nome del composto $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$?** A
(A) 2 cloroetanolo
(B) Cloruro di etile
(C) Alcool etilico
(D) 3 Cloro propanolo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 266 Quale di queste affermazioni riguardante gli enzimi è vera?** B
(A) Ognuno di essi può catalizzare tanti tipi di reazioni
(B) Ognuno di essi catalizza un determinato tipo di reazione
(C) Sono sostanze di natura lipidica
(D) L'enzima viene trasformato dalla reazione che catalizza
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 267 II ciclo cellulare comprende le fasi** B
(A) G_1 - G_2 -S- G_0
(B) G_1 -S- G_2 -M, e secondo qualche autore la fase G_0
(C) S-M
(D) interfase-S
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 268 In un circuito elettrico un NODO rappresenta il punto in cui** B
(A) sono collegate fra loro le due capacità
(B) convergono almeno tre rami
(C) sono collegate fra loro una resistenza ed una induttanza
(D) convergono più di due terminali
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 269 Quali sono gli alimenti con più alto valore calorico?** A
(A) Lipidi
(B) Carboidrati
(C) Proteine
(D) Acidi nucleici
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 270 II testosterone, gli estrogeni e il progesterone sono** C
(A) prodotti industriali
(B) ormoni sessuali maschili

- (C) ormoni sessuali maschili e femminili
(D) vitamine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 271 Delle risposte date a un questionario, 8 sono sbagliate e l'80% sono esatte. Quante risposte sono state date?** D
(A) 88
(B) 72
(C) 48
(D) 40
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 272 Gli acari sono organismi appartenenti** A
(A) agli aracnidi
(B) ai miriapodi
(C) agli insetti
(D) ai nematodi zooparassiti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 273 Indicare lo ione nitrito** B
(A) NO_3
(B) NO_2^-
(C) N^3
(D) NH_4^+
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 274 "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 caratteristiche fondamentali dello stato solido; inoltre, a differenza dei solidi, che presentano ben nette e determinate temperature di fusione, il vetro reagisce all'aumento di temperatura diventando via via più fluido, senza che si possa peraltro individuare una vera e propria temperatura di fusione. Più che un solido, il vetro può essere pertanto considerato come una sostanza amorfa, oppure, anche, come un liquido che, a temperatura ordinaria, presenta una elevatissima viscosità". Quale delle seguenti affermazioni NON può essere dedotta dalla lettura del brano precedente** E
(A) Tutti i solidi presentano struttura cristallina
(B) Tutti i solidi presentano determinate e caratteristiche temperature in cui passano dallo stato solido a quello liquido
(C) Il vetro non presenta una netta temperatura di fusione
(D) La viscosità del vetro, assai elevata a temperatura ordinaria, diminuisce se il vetro viene riscaldato
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 275 Un catione è** A
(A) una particella mono- o pluriatomica con una o più cariche positive
(B) un atomo che ha acquistato protoni
(C) un atomo che ha perso protoni
(D) una sostanza contenente il gruppo funzionale del chetone
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 276 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** D
(A) P
(B) $P * T$
(C) T
(D) 0
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 277 I batteri sono** E
(A) protofiti
(B) pluricellulari
(C) solo filamentosi
(D) eucarioti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 278 Nell'uomo è presente circa il...di acqua** C
(A) 50%

- (B) 20%
(C) 75%
(D) 90%
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 279 La differenza tra un elemento e quello che lo precede nello stesso periodo della tavola periodica è di avere sempre** A
(A) un protone e un elettrone in più
(B) un neutrone ed un elettrone in più
(C) un neutrone in più
(D) una coppia di elettroni in più
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 280 La struttura fibrosa fondamentale del cromosoma che in interfase ha un aspetto diffuso e granulare, si chiama** B
(A) chimera
(B) cromatina
(C) codone
(D) cristone
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 281 La pressione è la grandezza fisica definita come** A
(A) il rapporto fra la componente normale della forza esercitata su di una superficie e l'area della superficie stessa
(B) la forza esercitata su una determinata superficie
(C) la forza normale di un N esercitata sulla superficie di 1 m^2
(D) la componente normale della forza esercitata su di una determinata superficie
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 282 Quando un atomo di carbonio è ibridato sp^2 si formano** B
(A) due orbitali ibridi sp^2 e 2 orbitali non ibridizzati diretti lungo i vertici di un triangolo equilatero
(B) tre orbitali ibridi sp^2 giacenti su un piano e un orbitale non ibridato perpendicolare al piano
(C) due orbitali ibridi che si dispongono ai due lati opposti del nucleo e due orbitali p non ibridati perpendicolari a questo asse
(D) quattro orbitali ibridi diretti lungo i vertici di un tetraedro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 283 Il principale metabolita della fermentazione alcolica è** B
(A) l'anidride solforosa.
(B) l'etanolo.
(C) il glucosio.
(D) l'acido succinico.
(E) il metanolo.
- 284 La membrana plasmatica delle cellule è costituita da** C
(A) amminoacidi e glicidi
(B) cellulosa
(C) lipidi, proteine e glucidi
(D) glucidi e proteine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 285 Siano a, x e y numeri reali positivi, $\log_{10}2 + \log_{10} a - \log_{10} x - \log_{10} y$ è uguale a** C
(A) $2 \log_{10}(a/xy)$
(B) 0
(C) $\log_{10}(2a/(xy))$
(D) $\log_{10}(a/(xy))$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 286 Quali legami chimici determinano la struttura primaria di una proteina** B
(A) legami idrogeno
(B) legami covalenti
(C) interazioni idrofobiche
(D) forze di Van der Waals
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 287 Nella molecola HCl, i due atomi sono uniti da un legame** C
(A) ionico
(B) a ponte di idrogeno

- (C) covalente polarizzato
(D) dativo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 288 L'insieme dei valori assunti, per x reale, dalla funzione $f(x) = \cos^2 x$** C
(A) è l'intervallo tra $(-1, 1)$ estremi inclusi
(B) è l'insieme dei numeri reali
(C) è l'intervallo $(0, 1)$ estremi inclusi
(D) dipende dal fatto che x sia espresso in gradi o radianti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 289 Quale di questi composti è un costituente dell'RNA?** B
(A) Glucosio
(B) Ribosio
(C) Acetone
(D) Fruttosio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 290 $\log_2 7 + \log_2 3 =$** A
(A) $\log_2 21$
(B) $\log_2 10$
(C) $2^7 + 2^3$
(D) $\log_2 7/3$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 291 Una soluzione acquosa è basica quando il suo pH** D
(A) è compreso tra 0 e 10
(B) è uguale a 5
(C) è inferiore a 5
(D) è superiore a 7
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 292 Indicare il sapone** E
(A) cellulosa
(B) polivinile
(C) benzene
(D) pirimidina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 293 L'alluminio elementare ha numero di ossidazione** A
(A) 0
(B) - 3
(C) +3
(D) +2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 294 Il valore iniziale di una grandezza che a seguito dell'incremento del 20% ha assunto il valore di 2160, era** A
(A) 1800
(B) 1720
(C) 1500
(D) 1850
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 295 Il DNA è costituito da polimeri di ...1...; la struttura secondaria del DNA è determinata da legami ...2..., che si stabiliscono fra le coppie ...3...; il DNA è presente prevalentemente ...4...; la sua struttura A è stata chiarita mediante ...5...Riferimento N.4** A
(A) nel nucleo
(B) nel cervello
(C) nell'eritrocita
(D) nei mitocondri
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 296 Aploide è un** B
(A) termine usato per indicare una cellula che contiene solo due cromosomi per ciascuna coppia di omologhi
(B) termine usato per indicare una cellula o un organismo che contiene la metà del numero normale di cromosomi caratteristici di una specie

- (C) organo sacciforme contenente le spore
(D) insieme degli organi maschili di un fiore
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 297 L'idruro di calcio corrisponde alla formula** C
(A) CH_2
(B) CaH
(C) CaH_2
(D) CH
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 298 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)** A
(A) $F = E/L$
(B) $W = FLt$
(C) $W = PV$
(D) $V = F/tm$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 299 In un filo di rame percorso da corrente alternata** A
(A) si genera nello spazio un campo magnetico variabile, non parallelo al filo
(B) non si sviluppa calore
(C) si produce un effetto di elettrolisi delle molecole
(D) si genera nello spazio un campo magnetico costante
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 300 All'inizio del secolo scorso la chinina (chiamata "Chinino di Stato") veniva venduta al pubblico** B
(A) Nelle osterie
(B) Nelle tabaccherie
(C) Nelle trattorie
(D) Negli ospedali
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 301 Le due rette $y = 2$ e $y = -3x + 2$ si incontrano per $x =$** A
(A) 0
(B) -3
(C) 2
(D) -2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 302 Con quale simbolo è indicata la pressione osmotica?** E
(A) P
(B) M
(C) O
(D) p
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 303 Le molecole di acqua sono** C
(A) apolari
(B) totalmente dissociate in ioni
(C) polari
(D) Nessuna delle precedenti risposte
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 304 Un frutto si definisce partenocarpico** C
(A) quando ottenuto in serra
(B) quando matura fuori stagione
(C) quando ottenuto in assenza di fecondazione
(D) quando ottenuto in regime di agricoltura biologica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 305 La spinta di un motore a razzo viene prodotta** A
(A) da forze interne al sistema gas di scarico-razzo
(B) dalla compressione del getto di gas di scarico sull'aria sottostante
(C) dalla compressione del getto di gas di scarico sul gas precedentemente espulso
(D) per inerzia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 306 Le leggi di Mendel definiscono il comportamento** A
(A) di tutti i caratteri ereditari
(B) solo dei caratteri che non incidono sulla vita di un individuo
(C) solo dei caratteri che appartengono al mondo dei vegetali
(D) di tutti i caratteri ereditari dei piselli
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 307 Un sistema di due lastre metalliche affacciate e isolate e con cariche uguali in valore e segno opposto, costituisce un** D
(A) voltmetro
(B) voltmetro
(C) conduttore
(D) condensatore
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 308 L'espressione $1/6 - 1/4$ è uguale a** B
(A) $1/2$
(B) $-1/12$
(C) $-1/3$
(D) $-1/6$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 309 L'impollinazione anemofila viene effettuata grazie** A
(A) al vento
(B) agli insetti
(C) all'acqua
(D) ai frutti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 310 Nel moto circolare uniforme il vettore velocità e il vettore accelerazione** E
(A) hanno la stessa direzione e verso opposto
(B) hanno sempre lo stesso verso
(C) formano un angolo di 60°
(D) hanno la stessa direzione e verso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 311 L'equazione $\cos x = 2$** A
(A) non ha soluzioni
(B) ha come soluzione $x = 120^\circ$
(C) ha come soluzione $x = 180^\circ$
(D) ha come soluzione $x = 0$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 312 L'ossido di magnesio corrisponde alla formula** C
(A) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
(B) MgO_2
(C) MgO
(D) Mg_2O_2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 313 La pressione p dovuta ad una forza di 10 N applicata ad una superficie di 10 m^2 è** B
(A) $p=1$
(B) $p=1 \text{ Pascal}$
(C) $p=100 \text{ N/m}^2$
(D) $p=100 \text{ Pascal}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 314 Quando in una reazione di ossido-riduzione, una specie perde elettroni** A
(A) si ossida quindi è riducente perché fa ridurre
(B) si riduce quindi è ossidante perché fa ossidare
(C) si ossida e si riduce contemporaneamente
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 315 Quale è la fonte energetica della fotosintesi?** D
(A) L'ossigeno
(B) L'azoto

- (C) L'anidride carbonica
(D) L'energia solare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 316 Quale delle seguenti triplette di acidi è disposta in ordine decrescente (da sinistra a destra) di forza acida?** C
(A) Acido solforico → acido nitrico → acido perclorico
(B) Acido acetico → acido nitroso → acido permanganico
(C) Acido solforico → acido solforoso → acido cianidrico
(D) Acido acetico → acido nitroso → acido nitrico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 317 I.G.T. sta per** D
(A) Istituto Geografico Territoriale
(B) Italy Growth Trade
(C) Industria Geo Termica
(D) Indicazione Geografica Tipica
(E) Indice Gran Turismo
- 318 Cosa si ottiene dalla semplificazione di $(16/9) / (4/81)$?** A
(A) $4 \cdot 9$
(B) $6 \cdot 9$
(C) $8 \cdot 4$
(D) $6 \cdot 6$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 319 Le rette di equazioni $y=x+3$; $x=y+10$** B
(A) sono perpendicolari
(B) sono parallele
(C) s'incontrano nel punto (10,3)
(D) passano per l'origine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 320 Sia m un numero reale. In un piano cartesiano ortogonale, l'equazione $y = mx$, al variare di m nell'intervallo $(-\infty, +\infty)$, descrive** D
(A) tutte le rette del piano
(B) tutte le rette del piano passanti per l'origine
(C) tutte le rette del piano passanti per l'origine, ad eccezione dell'asse delle ascisse
(D) tutte le rette del piano passanti per l'origine, ad eccezione dell'asse delle ordinate
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 321 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** B
(A) rivolta verso l'alto ed uguale a 100 N
(B) rivolta verso l'alto ed uguale a 200 N
(C) rivolta verso il basso ed uguale a 50 N
(D) rivolta verso l'alto ed uguale a 50 N
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 322 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** D
(A) 1 atm
(B) 2 atm
(C) 3 atm
(D) 4 atm
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 323 Quale delle seguenti relazioni rappresenta una identità trigonometrica?** A
(A) $\sin x = \cos x \cdot \tan x, x \neq \pi/2 + k\pi$ con k numero intero
(B) $\sin x = \cos x \cdot \cot x, x \neq k\pi$ con k numero intero
(C) $\sin 2x = 1 + \cos 2x$.
(D) $\sin x = 1 - \cos x$.
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 324 Quanto vale $\log_{10} \sqrt{10}^{-8}$** E
(A) -0.8
(B) 0,4

- (C) 8
(D) -6
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 325 Quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA? Il riducente, in una qualunque reazione di ossido-riduzione** E
(A) assume sempre protoni
(B) assume sempre ossigeno
(C) cede sempre ossigeno
(D) assume sempre idrogeno
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 326 Indicare lo ione solfuro** A
(A) S^{2-}
(B) SO_4^{2-}
(C) SO_3^{2-}
(D) PO_4^{3-}
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 327 Nell'equazione di stato dei gas R è** C
(A) un numero adimensionale
(B) un numero che varia con la temperatura
(C) una costante di proporzionalità
(D) un numero intero
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 328 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, posta al fondo di un recipiente sotto uno strato di solvente puro, tende, per diffusione, a dare una soluzione diluita del tutto omogenea". Quale delle seguenti affermazioni PUÒ essere dedotta dalla lettura del brano precedente?** A
(A) Una soluzione concentrata, in presenza del solvente puro, tende a diluirsi
(B) Non tutto lo spazio di una soluzione è a disposizione degli ioni
(C) Una soluzione concentrata non può essere considerata omogenea
(D) Le particelle in soluzione sono in genere gassose
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 329 Qual è l'ordine esatto con cui si susseguono i diversi tratti dell'intestino** A
(A) duodeno – digiuno – ileo – cieco – colon – retto
(B) duodeno – ileo – digiuno – colon – cieco – retto
(C) ileo – duodeno – digiuno – colon – cieco – retto
(D) duodeno – ileo – digiuno – retto – colon – cieco
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 330 Il fosfato tricalcico corrisponde alla formula** B
(A) Ca_2PO_4
(B) $Ca_3(PO_4)_2$
(C) $Ca(PO_4)_3$
(D) $Ca(HPO_4)$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 331 Quante sono le basi azotate che formano il DNA?** C
(A) Due
(B) Cinque
(C) Quattro
(D) Sei
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 332 Con il termine "dottorato di ricerca" si intende il titolo che si ottiene con il conseguimento** D
(A) Di una laurea triennale
(B) Di una laurea specialistica a ciclo unico
(C) Di una laurea triennale seguita da una biennale
(D) Di un minimo di otto anni di studi universitari
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 333 L'alterazione ereditaria del patrimonio genetico è una** E
 (A) trascrizione
 (B) allopoliploidia
 (C) selezione naturale
 (D) traduzione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 334 Gli animali hanno bisogno delle piante per vivere, perché esse forniscono loro** C
 (A) azoto
 (B) luce e calore
 (C) sostanze organiche
 (D) acqua e vitamine
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 335 Nella cellula animale la respirazione viene svolta dai** C
 (A) lisosomi
 (B) cloroplasti
 (C) mitocondri
 (D) perossisomi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 336 Indicare quale tra i seguenti atomi tende a formare molecole biatomiche** C
 (A) Na
 (B) He
 (C) H
 (D) Ne
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 337 Dei numeri che seguono, qual è quello che aumentato della sua quarta parte è uguale a 15?** A
 (A) 12
 (B) 44
 (C) 15
 (D) $\frac{3}{4}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 338 La disuguaglianza $x^2 > x$ è verificata** B
 (A) qualunque sia il numero reale
 (B) Per $x < 0$ oppure $x > 1$
 (C) Per $x > 0$
 (D) Per $x > 0,5$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 339 Quale delle affermazioni seguenti riguardanti l'esito dell'esame di laurea sostenuto in ambito universitario è vera** D
 (A) Il voto è espresso in centesimi
 (B) Il superamento dell'esame richiede un voto pari o superiore a 66
 (C) Il voto pari a 110 può anche essere conferito con lode
 (D) Le affermazioni riportate sono tutte vere tranne una
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 340 L'insieme dei caratteri ereditari espressi in un organismo si definisce** B
 (A) cariotipo
 (B) fenotipo
 (C) geni
 (D) diploide
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 341 Qual è la struttura dell'etere dietilico?** B
 (A) $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$
 (B) $\text{C}_2\text{H}_5\text{-O-C}_2\text{H}_5$
 (C) $\text{C}_3\text{H}_7\text{-O-C}_2\text{H}_5$
 (D) $\text{CH}_3\text{-O-C}_2\text{H}_5$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 342 La membrana cellulare è** D
 (A) impermeabile
 (B) permeabile
 (C) rigida

- (D) semipermeabile
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 343 La variazione di energia libera di una reazione all'equilibrio è** C
(A) positiva
(B) negativa
(C) nulla
(D) variabile in funzione della pressione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 344 Il numero di ossidazione dell'azoto nello ione NO_3^- è** B
(A) +3
(B) +5
(C) -4
(D) +2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 345 L'aria è una miscela gassosa, da cos'è composta?** B
(A) ossigeno 79%, azoto 20% ed altri gas
(B) ossigeno 20%, azoto 79% ed altri gas
(C) ossigeno 50%, azoto 50%
(D) ossigeno 40%, azoto 30% ed altri gas
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 346 La costituzione genetica di un organismo o di un virus è detta** E
(A) nucleolo
(B) fibroma
(C) fenotipo
(D) granulociti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 347 Il lattosio è** C
(A) un oligopeptide
(B) un lattone
(C) un disaccaride
(D) un lipide
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 348 Un orbitale contiene un numero di elettroni** C
(A) che dipende dal numero quantico principale
(B) n^2 ($n-1$) elettroni
(C) non superiore a 2 e a spin opposti
(D) indefinito
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 349 Secondo il principio di Archimede un corpo immerso in un fluido riceve una spinta** E
(A) dall'alto verso il basso uguale alla densità del fluido spostato
(B) dall'alto verso il basso uguale al volume del fluido spostato
(C) dal basso verso l'alto uguale alla densità del fluido spostato
(D) dal basso verso l'alto uguale al volume del fluido spostato
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 350 Un elemento del VII gruppo della tavola periodica** B
(A) ha un basso potenziale di ionizzazione
(B) ha una elevata elettronegatività
(C) ha estrema facilità a ossidarsi
(D) è un potente nucleofilo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 351 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** B
(A) 2
(B) 4/3
(C) 3/2
(D) 10
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 352 Dire quale tra le seguenti affermazioni sul moto di un punto materiale è corretta** E
 (A) i vettori velocità e accelerazione hanno sempre la stessa direzione
 (B) i vettori velocità e accelerazione hanno sempre direzione opposta
 (C) i vettori velocità e accelerazione sono sempre perpendicolari tra loro
 (D) il vettore accelerazione è sempre tangente alla traiettoria
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 353 La capacità di un condensatore piano e parallelo è** E
 (A) dipendente dalla natura delle armature
 (B) inversamente proporzionale alla superficie
 (C) inversamente proporzionale alla costante dielettrica
 (D) dipendente dalla costante magnetica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 354 Se i cateti di un triangolo rettangolo misurano rispettivamente 3 e 4, quanto misurerà l'ipotenusa?** A
 (A) 5
 (B) 4
 (C) 4/3
 (D) 3/4
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 355 Per quali motivi le scarpe aventi i tacchi a spillo lasciano segni più evidenti, rispetto alle altre scarpe, sui pavimenti di linoleum?** D
 (A) perchè vengono realizzate con materiali più duri
 (B) perchè non permettono che il pavimento espliciti la propria reazione
 (C) perchè sono più pesanti rispetto alle altre scarpe
 (D) perchè essendo la superficie di appoggio dei tacchi a spillo minore, si esercitano pressioni più elevate
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 356 Una proprietà delle cellule muscolari è** A
 (A) l'eccitabilità
 (B) la colorabilità
 (C) la spontaneità dell'eccitamento
 (D) Tutte le risposte precedenti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 357 I cromosomi di identica morfologia che contengono una serie corrispondente di geni si chiamano** E
 (A) analoghi
 (B) recessivi
 (C) aploidi
 (D) dominanti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 358 Nella semireazione $\text{Co} \rightarrow \text{Co}^{2+} + 2\text{e}^-$, il cobalto** C
 (A) si riduce
 (B) è ossidante
 (C) si ossida
 (D) non si ossida, ne si riduce
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 359 In una reazione in cui l'acqua si trasforma in ione idronio H_3O^+ , essa si comporta da** A
 (A) base
 (B) acido
 (C) sostanza anfotera
 (D) sostanza neutra
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 360 Lo zigote è** C
 (A) una cellula uovo
 (B) un osso della faccia
 (C) l'uovo fecondato
 (D) lo spermatozoo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 361 Il legame è ionico nel composto di formula** B

- (A) CH_3COOH
 (B) KCl
 (C) CO_2
 (D) NH_3
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 362 Un liquido ideale scorre con moto stazionario in un condotto cilindrico, (quindi a sezione costante) a pareti rigide di 45 gradi sull'orizzontale; la velocità è** A
 (A) costante
 (B) aumenta al diminuire dell'altezza
 (C) diminuisce al diminuire dell'altezza
 (D) nessuna delle risposte precedenti è esatta
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 363 L'elio è un** B
 (A) metallo
 (B) gas nobile
 (C) non-metallo
 (D) elemento di transizione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 364 Nella cellula procariotica manca** E
 (A) il DNA
 (B) il ribosoma
 (C) la capsula
 (D) la membrana plasmatica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 365 Il valore di x tale che sia $e^x = 2$ è** B
 (A) $\log_{10} 2$
 (B) $\log_e 2$
 (C) $2/e$
 (D) indeterminato
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 366 Per a diverso da 0, è $(1/a + 1/2a + 1/4a)^{-1} =$** A
 (A) $4a/7$
 (B) $8a$
 (C) $1/8a$
 (D) $7a/3$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 367 La parete cellulare è** A
 (A) un involucro rigido che circonda le cellule dei vegetali e di molti procarioti
 (B) una membrana che riveste la cavità toracica e quella addominale
 (C) un involucro rigido ed elastico che circonda le cellule eucariotiche
 (D) un rivestimento del tessuto osseo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 368 Nei mammiferi il numero dei cromosomi** A
 (A) è caratteristico per ogni specie
 (B) è caratteristico per ogni razza
 (C) è una caratteristica del sesso
 (D) varia da individuo ad individuo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 369 Un corpo di 4 kg di massa è soggetto ad una forza costante di 20 N. La sua accelerazione è pari a** D
 (A) 80 J/s
 (B) 80 m/s
 (C) 5 m/s
 (D) 5 m/s^2
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 370 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, A 11,12 g di lipidi e 5,50 g di glicidi. Il numero totale di Kcal del campione è** A

- (A) 180
(B) 195
(C) 175
(D) 190
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 371 Le proteine sono** E
(A) composti organici semplici
(B) atomi
(C) composti pirrolici
(D) composti inorganici
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 372 L'informazione genetica delle cellule di tutti gli organismi viventi è contenuta** E
(A) nella membrana plasmatica
(B) nel codone
(C) nel RNA
(D) nelle proteine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 373 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** A
(A) uguali
(B) la temperatura del gas biatomico è il doppio di quella del gas monoatomico
(C) è maggiore la temperatura del gas monoatomico
(D) la temperatura del gas biatomico è 4 volte quella del gas monoatomico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 374 Gli organismi che si nutrono dei resti di piante e animali sono detti** E
(A) erbivori
(B) carnivori
(C) consumatori
(D) plastidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 375 Quale di questi animali produce sostanze urticanti?** B
(A) L'anguilla
(B) La medusa
(C) La puzzola
(D) L'armadillo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 376 Gli acidi carbossilici sono** B
(A) acidi inorganici
(B) acidi organici
(C) monosaccaridi
(D) lipidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 377 Il genotipo è** A
(A) il patrimonio genetico di un organismo
(B) l'aspetto estemo di un individuo
(C) il gene che controlla la crescita di un individuo
(D) l'organo deputato alla formazione dei gameti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 378 Indicare la massa in grammi di un volume di 11,2 litri di CH₄ in condizioni standard** B
(A) 4g
(B) 8g
(C) 10 g
(D) 11 g
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 379 C₆H₆ è la formula corrispondente al composto** C
(A) esadiene
(B) esano
(C) benzene
(D) cicloesano

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 380 Quale delle seguenti affermazioni è FALSA? Il potenziale in un punto P di un campo elettrostatico** A
- (A) dipende dal valore della carica posta in P
(B) è uguale all'energia potenziale della carica unitaria positiva posta in P
(C) dipende dal valore delle cariche che generano il campo
(D) è uguale al lavoro fatto dalle forze del campo per portare la carica unitaria positiva dal punto P all'infinito
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 381 Se il raggio di un cilindro viene raddoppiato mentre la sua altezza viene dimezzata, il suo volume viene** B
- (A) invariato
(B) raddoppiato
(C) dimezzato
(D) quadruplicata
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 382 Nel ciclo del carbonio le piante fotosintetizzanti** A
- (A) riducono la CO_2 a glucosio
(B) ossidano il glucosio a CO_2
(C) effettuano entrambe le reazioni ma la quantità di CO_2 ridotta è maggiore di quella di glucosio ossidato
(D) effettuano entrambe le reazioni ma la quantità di CO_2 ridotta è minore di quella di glucosio ossidato
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 383 Un corpo viene detto rigido se, in seguito all'applicazione di una forza** E
- (A) subisce solo deformazioni elastiche
(B) subisce solo deformazioni plastiche
(C) subisce deformazioni sia elastiche che plastiche
(D) subisce deformazioni crescenti con il tempo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 384 Quali sono gli idrocarburi insaturi?** A
- (A) Alcheni
(B) Alcani
(C) Butano
(D) Etano
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 385 Le mutazioni** A
- (A) si verificano spontaneamente e possono essere prodotte sperimentalmente
(B) non si verificano spontaneamente, ma possono essere prodotte sperimentalmente
(C) sono cambiamenti di DNA, che sono sempre trasmessi alla discendenza
(D) sono cambiamenti di RNA, che spesso vengono trasmessi alla discendenza
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 386 Sono simili due triangoli isosceli che hanno uguale** A
- (A) angolo al vertice
(B) base
(C) altezza
(D) perimetro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 387 Un filo elastico segue la legge di Hooke se** B
- (A) dopo essere stato allungato, ritorna alla lunghezza iniziale
(B) se la forza e l'allungamento sono proporzionali
(C) se è di gomma
(D) se la forza è uguale all'allungamento
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 388 In quali molecole si trova il legame peptidico?** A
- (A) nelle proteine
(B) negli acidi nucleici
(C) nei polisaccaridi
(D) nei carboidrati
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 389 Presentano due paia di ali** C
 (A) api e mosche
 (B) farfalle e pidocchi
 (C) vespe e cavallette
 (D) zanzare e libellule
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 390 $\text{NH}_2\text{—CO—NH}_2$ rappresenta la formula di** A
 (A) urea
 (B) un amminoacido
 (C) ammoniaca
 (D) carbonato di ammonio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 391 II 4% del 20% di un numero è 1; qual è il numero?** C
 (A) 80
 (B) 24
 (C) 125
 (D) 16
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 392 La cromatina è** A
 (A) una sostanza colorabile presente nel nucleo delle cellule
 (B) una sostanza che determina il colore della pelle
 (C) il mediatore chimico nella trasmissione dell'impulso nervoso
 (D) un enzima che agisce nella utilizzazione degli zuccheri
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 393 Due fili conduttori rettilinei, paralleli ed accostati, se percorsi da corrente elettrica** C
 (A) interagiscono repulsivamente quali che siano le correnti in gioco
 (B) interagiscono attrattivamente quali che siano le correnti in gioco
 (C) si attraggono se il verso di percorrenza è uguale
 (D) producono il fenomeno dell'interferenza magnetica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 394 L'esocitosi** A
 (A) è l'espulsione all'esterno di materiali residui prodotti dalla cellula
 (B) è l'introduzione di materiali esterni nella cellula
 (C) viene anche detta diffusione facilitata
 (D) si chiama anche pompa sodio/potassio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 395 La vinificazione in rosso consiste** D
 (A) nella fermentazione della polpa dell'uva.
 (B) nella fermentazione della polpa e nella macerazione dei vinaccioli dell'uva.
 (C) nella fermentazione e macerazione delle bucce d'uva.
 (D) nella fermentazione e macerazione degli acini d'uva.
 (E) nella fermentazione e macerazione delle vinacce.
- 396 L'ampere è unità di misura** A
 (A) della intensità della corrente elettrica
 (B) della resistenza elettrica
 (C) della differenza di potenziale elettrico
 (D) della capacità elettrica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 397 II baricentro di un corpo è definito come** C
 (A) il punto di applicazione della forza elastica
 (B) un punto avente velocità nulla
 (C) il punto di applicazione della forza peso
 (D) un punto avente accelerazione nulla
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 398 Il 17% di 3.300.000 è** D
 (A) 330
 (B) 73.000
 (C) 6.300
 (D) 561.000

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

399 Un virus che attacca i batteri è detto

E

- (A) batterione
- (B) retrovirus
- (C) virus del polioma
- (D) Herpes virus
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

400 Quando una reazione chimica produce calore, questa è detta

D

- (A) endotermica
- (B) azeotropica
- (C) allotropica
- (D) esotermica
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

401 Una soluzione a pH=3,5 a 25 °C, è

A

- (A) acida
- (B) basica
- (C) neutra
- (D) nè acida nè basica
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

402 La reazione oscura e quella luminosa fanno parte

C

- (A) di un processo visivo
- (B) della respirazione cellulare
- (C) della fotosintesi
- (D) di processi di cellule animali
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

403 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 E sulla superficie lunare?

E

- (A) Non dipendendo da forze gravitazionali, la spinta di Archimede è uguale in qualunque punto dello spazio e quindi anche sulla superficie della Luna
- (B) Sulla superficie lunare la spinta di Archimede è sempre nulla
- (C) La spinta di Archimede è presente solo sulla superficie terrestre
- (D) 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
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

404 L'impollinazione si dice anemofila quando avviene per mezzo

B

- (A) delle api
- (B) del vento
- (C) degli insetti
- (D) dei colibri
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

405 Quali fra queste unità rappresenta il numero di moli di soluto disciolte in 1 Kg di solvente puro?

B

- (A) Molarità
- (B) Molalità
- (C) Normalità
- (D) Percento in peso
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

406 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

E

- (A) anticodone
- (B) tripeptide
- (C) antigene
- (D) codominante
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

407 Dire quale tra questi composti è l'idrocarburo saturo

D

- (A) C₁₀₀H₂₂₀
- (B) C₆H₆
- (C) C₃H₆
- (D) C₅H₁₂

- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 408 Quali dei seguenti strumenti fornisce una misurazione indiretta della temperatura** B
(A) cronometro
(B) termometro a mercurio
(C) dinamometro
(D) calorimetro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 409 Per "input" produttivo si intende** B
(A) un buon consiglio dato all'imprenditore agricolo
(B) un fattore della produzione
(C) il prodotto finale che esce dall'azienda al termine del processo di lavorazione
(D) il costo di una macchina agricola
(E) l'autoconsumo di prodotti agricoli all'interno dell'azienda
- 410 Nelle proteine, la struttura primaria è definita** C
(A) dai legami a idrogeno
(B) dalla composizione in amminoacidi
(C) dalla sequenza degli amminoacidi
(D) dalla formazione di una alfa elica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 411 La retta di equazione $y = \sqrt{3} \cdot x + 45$ con l'asse y forma un angolo di . .** C
(A) 30°
(B) 45°
(C) 60°
(D) $\pi/8$ rad
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 412 L'energia interna di un gas perfetto è** A
(A) la somma delle energie cinetiche delle diverse molecole
(B) la somma delle energie cinetiche e potenziali delle diverse molecole
(C) la qualità di calore posseduta dal gas
(D) la temperatura del gas
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 413 Il rapporto tra numero di atomi di idrogeno e numero di atomi di ossigeno nell'acqua ossigenata è** A
(A) uguale ad 1
(B) uguale a 2
(C) uguale a 3
(D) variabile
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 414 Qual è fra questi l'idrossido ferrico?** B
(A) $\text{Fe}(\text{HO})_2$
(B) $\text{Fe}(\text{HO})_3$
(C) $\text{Fe}_2(\text{HO})_3$
(D) FeO
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 415 Le probabilità che lanciando 3 monete si ottengano tre risultati identici (tutte teste ovvero tutte croci) è** D
(A) $3/8$
(B) 1
(C) 0
(D) $2/8$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 416 Le onde radio sono onde** A
(A) elettromagnetiche
(B) sonore
(C) elastiche
(D) meccaniche
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 417 Indicare quale delle seguenti molecole ha ibridazione sp^3** D

- (A) H_2SO_4
 (B) $\text{CH}=\text{CH}$
 (C) $\text{CH}_2=\text{CH}_2$
 (D) CH_4
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 418 La più diffusa metallo-proteina dell'organismo umano contiene ...1...; essa è localizzata ...2... sotto forma ...3...; essa serve al trasporto di ...4...; il suo nome è ...5...** A
Riferimento N.1
 (A) ferro
 (B) zinco
 (C) rame
 (D) ferro-solfo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 419 Cellule animali e vegetali hanno in comune** A
 (A) nucleo
 (B) cloroplasti
 (C) parete cellulare
 (D) clorofilla
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 420 Quale di questi composti non è un idrocarburo?** A
 (A) Etanolo
 (B) Etano
 (C) Etino
 (D) Etene
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 421 È possibile che un corpo che si muove di moto uniforme sia dotato di accelerazione?** C
 (A) No, mai
 (B) Sì, se il moto è rettilineo
 (C) Sì, se la traiettoria è curva
 (D) Sì, se il corpo è sottoposto alla forza peso
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 422 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 $A = 2V_X$, quali delle seguenti affermazioni è ERRATA?** A
 (A) L'altezza massima raggiunta da X è doppia di quella raggiunta da Y
 (B) La quantità di moto iniziale di Y è doppia della quantità di moto di X.
 (C) L'energia cinetica iniziale di X è un quarto dell'energia cinetica di Y
 (D) Le accelerazioni di X e di Y sono uguali
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 423 L'emoglobina** B
 (A) trasporta elettroni
 (B) trasporta ossigeno
 (C) catalizza la degradazione dell'amido
 (D) fornisce energia ai tessuti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 424 Un recipiente contenente acqua si trova sul piatto di una bilancia, che indica un peso Po. Se si mette nell'acqua una sferetta di ferro, sostenendola dall'esterno con una cordicella in modo che la B sferetta sia completamente immersa e che non tocchi il fondo del recipiente, cosa indica la bilancia?** B
 (A) Un aumento di peso uguale al peso della sferetta
 (B) Un aumento di peso pari al peso del liquido spostato dalla sferetta
 (C) Un aumento di peso pari alla somma dei pesi della sferetta e del liquido spostato
 (D) Nessuna variazione di peso
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 425 Qual è il composto rappresentato dalla formula FeSO_3 ?** A
 (A) Solfito ferroso
 (B) Solfito ferrico
 (C) Solfato ferroso
 (D) Solfato ferrico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 426 Le membrane delle cellule animali sono costituite principalmente da** B
(A) cellulosa e amido
(B) proteine e fosfolipidi
(C) glucosio e fosfato
(D) acidi nucleici e ribosomi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 427 Quando respirano le piante** A
(A) sia di giorno che di notte
(B) di giorno
(C) di notte
(D) a cicli periodici
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 428 La forza che determina la coesione per la maggioranza degli oggetti così come li vediamo è di natura prevalentemente** C
(A) gravitazionale
(B) elettromagnetica
(C) elettrostatica
(D) nucleare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 429 Quante moli di soluto per litro contiene una soluzione 2M?** B
(A) 1
(B) 2
(C) 0,2
(D) 0,002
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 430 Sotto quale forma viene captata l'energia nel processo di fotosintesi?** E
(A) Chimica
(B) Potenziale
(C) Termica
(D) Meccanica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 431 Quali sono le condizioni di temperatura e pressione in cui una mole di ossigeno occupa il volume di 22,4 litri?** D
(A) 0 K e 2 atm
(B) 398 K ed 1 atm
(C) 0 K e 1 atm
(D) 273 K ed 1 atm
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 432 Un valore negativo della variazione di energia libera indica che la reazione è** A
(A) spontanea
(B) endotermica
(C) esotermica
(D) molto veloce
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 433 L'idrossido piombico corrisponde a** D
(A) $\text{Pb}(\text{OH})_2$
(B) PbO_2
(C) PbO
(D) $\text{Pb}(\text{OH})_4$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 434 Un campo magnetico costante esercita una forza su una carica elettrica** D
(A) sempre
(B) solo se essa è positiva
(C) solo se essa è negativa
(D) se essa è in movimento
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 435 Il composto CH_2O prende il nome di** D
(A) ossido di metilene
(B) triossido di carbonio
(C) ossidruo di carbonio

- (D) formaldeide
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 436 Un filamento di acido nucleico ricoperto da uno strato proteico è detto** D
(A) batterio
(B) nucleo
(C) plasmodio
(D) virus
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 437 I trigliceridi sono** A
(A) solubili in solventi organici
(B) alcoli trivalenti
(C) composti solubili in acqua
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 438 Nella trasformazione da atomo neutro a ione, l'atomo perde o acquista** C
(A) protoni
(B) ioni
(C) elettroni
(D) nucleoni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 439 Nel ciclo dell'oidio della vite si ritrova solo** C
(A) la fase gamica
(B) la fase agamica
(C) entrambe
(D) nessuna della due
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 440 Gli anellidi vengono pure detti** D
(A) vermi cilindrici
(B) vermi piatti
(C) vermi uncinati
(D) vermi segmentati
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 441 Quale dei seguenti numeri è più vicino al $\log_2 15$?** D
(A) 15
(B) 5
(C) 2
(D) 4
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 442 Nei mitocondri** A
(A) la membrana interna è ripiegata in creste
(B) non esiste nessuna membrana interna
(C) la membrana interna non si ripiega in creste
(D) la membrana interna è ripiegata in perossisomi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 443 Una soluzione acquosa 10^{-6} M di KOH presenta una concentrazione di ioni H_3O^+ pari a** E
(A) 10^{-10} M
(B) 10^{-5} M
(C) 10^8 M
(D) $6 \cdot 10^{-7}$ M
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 444 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.** D
(A) ellisse
(B) parabola
(C) iperbole
(D) cicloide
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 445 Il glicerolo è** C
(A) alcool etilico
(B) un acido
(C) 1,2,3 propantriolo
(D) un lipide
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 446 Se il prodotto dei coefficienti angolari di due rette vale -1 esse sono** D
(A) intersecanti
(B) senza correlazione
(C) parallele
(D) perpendicolari
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 447 Si definisce simbiosi mutualistica** A
(A) un'associazione di organismi diversi con reciproco vantaggio
(B) un'associazione di individui senza influenze reciproche
(C) un animale autotrofo
(D) un tipo di divisione cellulare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 448 L'ecologia studia:** D
(A) le condizioni dell'ambiente
(B) l'inquinamento dell'ambiente
(C) le interazioni tra gli animali
(D) le interazioni tra gli organismi viventi e l'ambiente
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 449 A quale gruppo appartiene l'elemento O?** D
(A) V A
(B) I A
(C) IV A
(D) VI A
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 450 L'equazione $2 \cdot \sin(x) + 1 = 0$ ha** C
(A) una soluzione
(B) due soluzioni
(C) infinite soluzioni
(D) nessuna soluzione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 451 Se B è la base maggiore, b è la base minore ed h l'altezza, l'area del trapezio è** D
 (A) $(B + b) h$
 (B) $B*b*h$
 (C) $B*b/h$
 (D) $(B + b) h/2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 452 Una porzione della molecola di DNA che costituisce un'unità funzionale è detta** E
 (A) menoma
 (B) codone
 (C) genotipo
 (D) genetica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 453 Secondo la classificazione di Linneo i regni sono divisibili in** A
 (A) phylum
 (B) ordini
 (C) classi
 (D) generi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 454 $(a + b)^2 =$** C
 (A) $a^2 + b^2$
 (B) $2^a + 2^b$
 (C) $a^2 + b^2 + 2ab$
 (D) $a^2 - b^2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 455 Se $x*k > 0$ quanto vale $\log(x*k)$** B
 (A) $\log x * \log k$
 (B) $\log x + \log k$
 (C) $k * \log x$
 (D) $x * \log k$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 456 L'etano corrisponde alla formula** C
 (A) C_2H_4
 (B) CH_4
 (C) C_2H_6
 (D) C_3H_8
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 457 "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; è peraltro possibile immaginarlo, e viene chiamato gas perfetto o gas ideale". Quale delle seguenti informazioni NON è contenuta nel brano precedente?** A
 (A) Anche i gas ideali non seguono perfettamente l'equazione di stato
 (B) Un gas perfetto non esiste nella realtà
 (C) Una legge limite è valida perfettamente solo in condizioni ideali
 (D) I gas reali seguono l'equazione di stato con accettabile approssimazione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 458 Una mole di gas perfetto in condizioni standard** A
 (A) occupa 22,4 L
 (B) è pari a 1 kg di gas
 (C) si trova allo zero assoluto
 (D) si trova a 22,4 atm
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 459 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 D si trovano ad una altezza di 12,5 cm dalla base inferiore si trovano ad un potenziale di** D
 (A) 10 V
 (B) 5 V
 (C) 12,5 V
 (D) 20 V
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 460 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** D
(A) 90 °C
(B) 50 °C
(C) 20 °C
(D) 10 °C
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 461 La fillossera della vite è stata debellata mediante** A
(A) innesto
(B) fumigazione
(C) sommersione
(D) accurata scelta varietale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 462 Una soluzione a pH = 1** A
(A) è acida
(B) è neutra
(C) è basica
(D) non può esistere
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 463 Il legame di Van der Waals è** E
(A) molto forte
(B) forte
(C) ionico
(D) covalente
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 464 Una velocità di 180 m/s equivale a** D
(A) 6,48 km/h
(B) 500 km/h
(C) 64,8 km/h
(D) 648 km/h
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 465 Il legame chimico fra due atomi identici è** B
(A) dativo
(B) covalente omopolare
(C) polare
(D) ionico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 466 La reazione $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$** B
(A) è di tipo acido-base
(B) è di ossido-riduzione
(C) è in fase omogenea
(D) è di secondo ordine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 467 Come viene rappresentata la molarità** E
(A) N
(B) n
(C) Mo
(D) m
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 468 Quale fra questi composti è il tetracloro metano?** A
(A) Nessuna delle risposte date
(B) HCCl_4
(C) CH_2Cl_2
(D) CH_3Cl
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 469 Una reazione si definisce endotermica quando** A
(A) avviene con assorbimento di calore
(B) avviene con sviluppo di calore
(C) si trova all'equilibrio

- (D) presenta una velocità di reazione elevata
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 470 Se le quantità positive H, K, L sono legate dalle relazioni $H < K$, L maggiore o uguale a K, quale relazione è sempre VERA?** A
- (A) $H < L$
(B) H minore o uguale a L
(C) $H = L$
(D) $K < L$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 471 Quale di queste sostanze appartiene alla classe dei composti eterociclici a carattere aromatico?** C
- (A) Benzene
(B) Cicloesano
(C) Pirrolo
(D) Tetraidrofurano
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 472 Estruendo 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** A
- (A) al vapore d'acqua atmosferico che condensa sulle pareti fredde del recipiente
(B) al raccogliersi in goccioline di un velo d'acqua che si era depositata sul recipiente mentre era all'interno del frigo
(C) all'acqua che trasuda attraverso le pareti del recipiente
(D) nessuna delle altre risposte
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 473 Un equilibrio si definisce eterogeneo quando** C
- (A) vi è più di un reagente
(B) vi è più di un prodotto
(C) vi è più di una fase
(D) vi sono specie neutre e specie ioniche
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 474 La macerazione carbonica è utilizzata per la produzione di** B
- (A) vino spumante.
(B) vino novello.
(C) vino rosato.
(D) vino passito.
(E) vino frizzante.
- 475 Nel corso della maturazione nei frutti il contenuto in zuccheri** A
- (A) aumenta
(B) diminuisce
(C) si mantiene costante
(D) regredisce
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 476 Il materiale ereditario di un organismo è composto da** C
- (A) sali
(B) proteine
(C) DNA
(D) zuccheri
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 477 Il corredo cromosomico caratteristico di ciascuna specie, viene definito** E
- (A) carico genetico
(B) centriolo
(C) centrosoma
(D) carioteca
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 478 Se F è la forza applicata a un corpo e A la sua accelerazione il rapporto F/A rappresenta** D
- (A) la velocità del corpo
(B) la quantità di moto del corpo
(C) la pressione esercitata sul corpo
(D) la massa del corpo

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 479 II nucleo è separato dal citoplasma da** A
(A) una doppia membrana
(B) una membrana singola
(C) tre membrane
(D) quattro membrane
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 480 Una tripletta di basi azotate nell'RNA messaggero, che codifica per un determinato aminoacido si definisce** A
(A) codone
(B) anticodone
(C) condilo
(D) coronarie
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 481 Sono invertebrati** E
(A) anguille
(B) rane
(C) serpenti
(D) balene
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 482 La quantità di calore necessaria per innalzare la temperatura di 1 kg d'acqua da 14,5 °C a 15,5 °C è** A
(A) 1 kcal
(B) 4,18 kcal
(C) 1000 kcal
(D) 1 J
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 483 Quale fra quelle che seguono NON è una unità di misura del lavoro?** A
(A) Watt/secondo
(B) Joule
(C) Newton * metro
(D) Erg
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 484 Il glicogeno è formato** A
(A) solo da glucosio
(B) da glucosio e fruttosio
(C) solo da fruttosio
(D) da amminoacidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 485 I prodotti tipici vengono identificati da designazioni di pregio quali** B
(A) Nome del Comune dove ha sede il Consorzio
(B) DOP/IGP
(C) Processo produttivo
(D) Bandiera Nazionale
(E) Nome del produttore
- 486 II cariotipo è** A
(A) la composizione cromosomica di una qualsiasi cellula
(B) la composizione cromosomica soltanto delle cellule sessuali
(C) la composizione cromosomica soltanto delle cellule aploidi
(D) la composizione cromosomica soltanto delle cellule diploidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 487 Il DNA è costituito da polimeri di ...1...; la struttura secondaria del DNA è determinata da legami ...2..., che si stabiliscono fra le coppie ...3...; il DNA è presente prevalentemente ...4...; la sua struttura è stata chiarita mediante ...5...Riferimento N.2** B
(A) covalenti
(B) idrogeno
(C) disolfuro
(D) di Van der Waals
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 488 Durante l'espansione adiabatica e reversibile di un gas perfetto, il lavoro compiuto dal sistema è uguale** D
 (A) alla quantità di calore assorbita dall'ambiente
 (B) alla diminuzione di energia cinetica elastica dello stesso gas
 (C) alla variazione dell'energia cinetica totale delle molecole del gas
 (D) alla diminuzione dell'energia potenziale intermolecolare
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 489 La meiosi negli animali avviene** C
 (A) solo nelle cellule somatiche
 (B) nelle cellule somatiche e nelle cellule sessuali
 (C) solo nelle cellule sessuali
 (D) nelle cellule nervose
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 490 Una trasformazione adiabatica** B
 (A) avviene sempre ad energia interna costante
 (B) è una trasformazione in cui non vi è scambio di calore tra ambiente e sistema
 (C) è una trasformazione in cui la temperatura del sistema si mantiene sempre costante
 (D) è una trasformazione sempre reversibile
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 491 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** D
 (A) 1 atm
 (B) 2 atm
 (C) 3 atm
 (D) 4 atm
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 492 Le conoscenze acquisite durante il periodo di tirocinio professionale vengono verificate** B
 (A) In un formale esame in ambito universitario svolto in data precedente alla laurea
 (B) Dopo il conseguimento della laurea, all'interno delle specifiche prove dell'esame di stato per ottenere l'abilitazione professionale
 (C) Da un esame sostenuto con il titolare della farmacia all'interno della quale è stato svolto il tirocinio
 (D) In tutte le prove elencate
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 493 L'espressione $Y = K(a - b)$ è uguale a** B
 (A) $Y = Ka + Kb$
 (B) $Y = Ka - Kb$
 (C) $Y = aK + bK$
 (D) $Y = Ka * Kb$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 494 A 0° C, e alla pressione di 1 atmosfera, due moli di gas N₂** E
 (A) contengono 760 x 22414 molecole
 (B) occupano un volume di poco più di 20 litri
 (C) occupano un volume maggiore rispetto a quello di due moli di gas H₂
 (D) contengono 22414 molecole
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 495 L'anidride fosforosa corrisponde alla formula** B
 (A) P₂O₅
 (B) P₂O₃
 (C) P₂O₂
 (D) FO
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 496 La denominazione più esatta per uno zucchero a tre atomi di carbonio è** A
 (A) trioso
 (B) trisaccaride
 (C) oligosaccaride
 (D) polisaccaride
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 497 La poltiglia bordolese è un fungicida a base di** A
 (A) rame

- (B) zolfo
(C) nessuno dei due
(D) arseniato
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 498 Reazioni al buio e reazioni alla luce avvengono** D
(A) nella respirazione aerobica
(B) nella respirazione anaerobica
(C) in tutte le cellule
(D) nella fotosintesi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 499 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 ($P \cdot V$)?** A
(A) Joule
(B) Watt
(C) Kelvin
(D) Newton
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 500 Secondo Bronsted-Lowry l'acido coniugato della base CO_3^{2-} è** B
(A) CO_2
(B) HCO_3^-
(C) H_2CO_3
(D) H_3O^+
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 501 Il logaritmo decimale di 99,99 è** C
(A) minore di 0
(B) compreso tra 0 e 1
(C) compreso tra 1 e 2
(D) compreso tra 10 e 100
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 502 Nel moto rettilineo uniforme la velocità** C
(A) aumenta uniformemente nel tempo
(B) aumenta in modo direttamente proporzionale al quadrato del tempo
(C) è costante
(D) è inizialmente nulla
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 503 II reticolo endoplasmatico rugoso** A
(A) presenta dei ribosomi associati
(B) non presenta ribosomi associati
(C) presenta dei cloroplasti nella faccia interna
(D) presenta dei lisosomi e dei mitocondri associati
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 504 I ribosomi presiedono alla** B
(A) fagocitosi
(B) traduzione
(C) duplicazione
(D) trascrizione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 505 La metafase è** B
(A) una fase del ciclo cellulare corrispondente a M
(B) una fase della mitosi
(C) il regno delle piante
(D) una parte dell'interfase
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 506 La funzione $\cot g x$ ha periodo** C
(A) $\pi/4$
(B) $\pi/2$
(C) π
(D) 2π
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 507 Sono date due sfere di raggi rispettivamente R_1 , R_2 e superfici S_1 , S_2 . Se $R_1/R_2 = 4$ allora S_1/S_2** D
(A) 2
(B) 4
(C) 8
(D) 16
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 508 La cellulosa è costituita da** B
(A) amminoacidi
(B) carboidrati
(C) grassi
(D) frammenti cellulari
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 509 Aggiungendo un acido ad acqua pura** A
(A) la concentrazione di H^+ aumenta
(B) la concentrazione di H^+ diminuisce
(C) la concentrazione di OH^- aumenta
(D) la cartina tornasole si colora di azzurro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 510 Una specie che si riduce** C
(A) perde elettroni
(B) si decompone
(C) acquista elettroni
(D) acquista ioni negativi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 511 Le basi dell'attuale criterio di classificazione degli organismi viventi sono state poste da:** B
(A) Aristotele (389-322 a.C.)
(B) Carlo Linneo (1707-1778)
(C) Carlo Darwin (1809-1882)
(D) Gregorio Mendel (1822-1884)
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 512 La prima legge della termodinamica è** D
(A) valida solo per i gas perfetti
(B) valida solo per i gas reali
(C) valida solo in assenza di attrito
(D) nessuna delle precedenti risposte è corretta
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 513 Un nanofarad è equivalente a** D
(A) 10^{12} farad
(B) 10^9 farad
(C) 10^6 farad
(D) 10^{-9} farad
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 514 Se la misura, in metri, del diametro di un cerchio è 10^{-2} , la misura del suo raggio, in metri, è** B
(A) $1/20$
(B) $1/200$
(C) 5^{-2}
(D) $2/10^2$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 515 Da che tipo di legami è formato un triplo legame?** C
(A) Da due legami σ e uno π
(B) Da tre legami σ
(C) Da un legame σ e da due legami π
(D) Da tre legami π
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 516 In una equazione chimica cosa indicano i coefficienti stechiometrici?** C
(A) Il numero di grammi dei reagenti e prodotti
(B) Il numero di atomi dei reagenti e prodotti

- (C) Il numero di moli di reagenti e prodotti
- (D) Il numero di elettroni di valenza di reagenti e prodotti
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 517 Indicare le corrette associazioni** B
(A) S=Sodio F=Fluoro B=Boro
(B) Cu=Rame Hg=Mercurio K=Potassio
(C) F=Ferro Be=Berillio B=Boro
(D) B=Bromo C=Carbonio Au=Oro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 518 Un picometro è** E
(A) uno strumento utilizzato per la misura della pressione
(B) uno strumento utilizzato per la misura dell'intensità di corrente
(C) una sostanza chimica
(D) una unità di misura del tempo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 519 Indicare quale delle seguenti molecole contiene un solo legame covalente puro** D
(A) NaCl
(B) CO
(C) HCl
(D) Cl₂
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 520 Quanto vale $6 + 1/2 + 1/3 + 1/4$?** D
(A) 6
(B) 9
(C) 60/9
(D) 85/12
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 521 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** C
(A) parabolica
(B) circolare
(C) rettilinea
(D) iperbolica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 522 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 legge che governa la distribuzione dell'energia. Per ottenere tale legge, dovette introdurre una costante fisica h, il cui significato, comunque, non si poteva dedurre dalle sue teorie termodinamiche. Perciò egli ritornò alla teoria atomica per scoprire come interpretare questa costante e ottenere un quadro fisico che conducesse alla sua legge dell'energia. La meccanica classica era fondata sull'antica massima "natura non facit saltum" (la natura non fa salti). Così si poteva prevedere che un oscillatore acquistasse energia in modo continuo con incrementi arbitrariamente piccoli. Benché si pensasse che la materia fosse atomica e cioè discontinua, si ammetteva che l'energia fosse perfettamente continua. Planck rifiutò questo concetto e suggerì che un oscillatore atomico potesse acquistare energia solo per unità discrete, chiamate quanti. La teoria quantistica cominciò, perciò come teoria atomica dell'energia. Quale delle seguenti affermazioni è VALIDA, secondo la teoria formulata da Planck?** D
(A) L'energia è continua
(B) La materia non è discontinua
(C) La natura non procede per salti
(D) Un oscillatore atomico può assumere solo certi valori dell'energia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 523 Quale di questi composti rende acida una soluzione acquosa?** A
(A) CO₂
(B) CH₄
(C) KBr
(D) NaOH
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 524 Un corpo libero cade con** B
 (A) velocità costante
 (B) accelerazione costante
 (C) velocità e accelerazione costante
 (D) nè velocità nè accelerazione costante
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 525 Un nucleotide è formato da** D
 (A) DNA ed RNA
 (B) base azotata e zucchero
 (C) base azotata e gruppo fosforico
 (D) zucchero, gruppo fosforico e base azotata
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 526 In una soluzione a pH > 7** C
 (A) $[H^+] > [OH^-]$
 (B) $[H^+] = [OH^-]$
 (C) $[H^+] < [OH^-]$
 (D) Tutte le altre risposte
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 527 La differenza $\log 20 - \log 5$ vale** A
 (A) $\log 4$
 (B) $\log 100$
 (C) $\log 1/2$
 (D) $\log 5$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 528 Ad un corpo libero vengono applicate due forze parallele di uguale intensità e verso opposto. Le due forze** D
 (A) producono sempre una traslazione del corpo
 (B) producono sempre una rotazione del corpo
 (C) possono produrre una traslazione del corpo
 (D) possono produrre una rotazione del corpo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 529 I feromoni sono sostanze utilizzate per** A
 (A) la comunicazione intraspecifica
 (B) la comunicazione interspecifica
 (C) lo scambio di informazioni tra piante e insetti
 (D) la regolazione del metabolismo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 530 I neurotrasmettitori sono** A
 (A) mediatori chimici che trasportano l'impulso nervoso
 (B) ormoni secreti da neuroni
 (C) farmaci che inibiscono la propagazione dell'impulso nervoso
 (D) mediatori chimici prodotti dalla neuroipofisi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 531 Quel è la probabilità che si verifichi l'evento testa-testa-croce-testa-testa in seguito a 5 lanci della moneta** D
 (A) $1/5$
 (B) $1/6$
 (C) $1/2$
 (D) $1/32$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 532 Cosa si ottiene per combustione del metano?** C
 (A) H_2O e O_2
 (B) CO_2 e O_2
 (C) CO_2 e H_2O
 (D) CO_2 e H_2
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 533 Nel S.I. la quantità di moto si misura in** B
 (A) $N \cdot s^2$

- (B) Kg/m/s
(C) N/s
(D) Kg/s
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 534 Per $x > 0$, $x \cdot \log x =$** A
(A) $\log (x^x)$
(B) $\log (x^2)$
(C) $\log (x + x)$
(D) $e^{\log x}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 535 Molecole di HCl allo stato gassoso possono legarsi tra loro mediante** E
(A) forze di van der Waals
(B) legami a ponte di idrogeno
(C) legami covalenti
(D) legami ionici
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 536 Il pH di una soluzione 0,1 M di acido cloridrico è** B
(A) 0,1
(B) 1,0
(C) 4,0
(D) 7,0
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 537 Una soluzione ha $[\text{OH}^-] = 10^{-12}$. Essa** A
(A) è acida
(B) è basica
(C) è neutra
(D) contiene un eccesso di OH^-
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 538 Un bambino possiede x biglie e se ne avesse il triplo ne avrebbe 6 in meno della sorella, che ne ha 18. È x =** B
(A) 2
(B) 4
(C) 6
(D) 8
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 539 Per macerazione carbonica si intende** B
(A) la macerazione delle vinacce in presenza di anidride carbonica.
(B) la macerazione dei grappoli di uva integra in atmosfera satura di CO_2 .
(C) la macerazione della polpa dell'uva in presenza di ghiaccio secco.
(D) la macerazione degli acini d'uva a temperatura inferiore a 12°C .
(E) la macerazione dell'intero grappolo in ambiente saturo di ossigeno.
- 540 La leva è una macchina semplice che** A
(A) può equilibrare due forze diverse
(B) consente di compiere maggior lavoro
(C) consente di sviluppare maggior potenza
(D) è in equilibrio solo se i "bracci" sono uguali
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 541 Nell'insieme dei numeri reali, la disequazione $x^2 < -9$ è verificata per** D
(A) qualunque valore di x.
(B) valori di x esterni all'intervallo $(-3, +3)$ estremi esclusi
(C) valori di x interni all'intervallo $(-3, +3)$ estremi inclusi
(D) nessun valore di x
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 542 Quale fra i seguenti composti è un acido carbossilico?** C
(A) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHO}$
(B) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CO-O-CO-CH}_2\text{-CH}_3$
(C) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COOH}$
(D) $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 543 $(x-1)^3$ vale** A
 (A) x^3-3x^2+3x-1
 (B) x^3+3x^2-3x-1
 (C) x^3-3x^2-3x-1
 (D) x^3-x^2-3x-1
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 544 L'etanale ha struttura** B
 (A) $H_2C=O$
 (B) CH_3-CHO
 (C) $CH_3-CH_2-CH_2-CHO$
 (D) $H_3C-CO-CH_3$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 545 Mediante decarbossilazione dell'acido propionico si ottiene** B
 (A) propano
 (B) etano
 (C) butano
 (D) propene
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 546 II carattere dominante è** D
 (A) il carattere che si manifesta in eterozigoti
 (B) il carattere che si manifesta in omozigosi
 (C) un carattere portato sul cromosoma Y
 (D) il carattere che si manifesta sia in omozigosi che in eterozigosi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 547 La neutralità del terreno dal punto di vista agronomico corrisponde a valori di pH compresi tra** B
 (A) 5,9 e 6,4
 (B) 6,5 e 7,2
 (C) 7,3 e 7,8
 (D) 7,9 e 8,5
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 548 Un legame che si instaura tra due molecole di acqua, con una debole forza, viene detto** C
 (A) legame ionico
 (B) legame idrofobico
 (C) legame idrogeno
 (D) ponte di Varolio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 549 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** B
 (A) colera
 (B) influenza
 (C) AIDS
 (D) lue
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 550 Il ripetersi periodico di certe proprietà riscontrabili negli elementi dipende** D
 (A) dal peso atomico
 (B) dalla massa atomica
 (C) dal numero atomico
 (D) dalla struttura elettronica esterna
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 551 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** A
 (A) 2
 (B) 0,5
 (C) $\sqrt{2}$
 (D) $26\sqrt{2}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 552 La media aritmetica tra 0,9 e -1 è** D
 (A) maggiore di 0
 (B) uguale a 0.9

- (C) uguale a 0
(D) uguale a - 0,05
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 553 Due sferette, rispettivamente di acciaio e di gomma vengono lasciate cadere nel vuoto dalla medesima altezza H. Quale delle due sferette tocca prima il suolo?** E
(A) La sferetta più pesante
(B) La sferetta d'acciaio
(C) La sferetta di gomma
(D) La sferetta più leggera
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 554 Qual è il nome del $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CHO}$?** A
(A) Propenale
(B) Propanale
(C) Aldeide propionica
(D) Acetaldeide
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 555 Il cloruro mercurioso ha formula** A
(A) Hg_2Cl_2
(B) HgCl_2
(C) MeCl
(D) Hg_2Cl
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 556 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 termini di atomi e di molecole, deve perciò essere basata su considerazioni statistiche. Ma è appunto perché tali sistemi contengono un numero molto elevato di particelle che il loro comportamento reale non sarà praticamente diverso da quello predetto dalla statistica. Se un uomo lanciasse in aria 10 monete, il risultato potrebbe deviare di molto dal 50% di teste; se ne lanciasse un migliaio, la deviazione percentuale sarebbe ben piccola; se un giocatore instancabile lanciasse un miliardo di monete, il risultato sarebbe, a tutti gli scopi pratici, esattamente del 50% di teste. Quale delle seguenti affermazioni si può DEDURRE dalla lettura del brano qui sopra riportato?** A
(A) I metodi statistici sono i più adeguati per trattare sistemi che contengono un numero molto grande di particelle
(B) È possibile prevedere con ragionevole certezza se nel lancio di una moneta si presenterà testa o croce
(C) Lanciando 10 monete è possibile che si presentino 5 teste e 5 croci
(D) Non bisogna giocare d'azzardo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 557 La logistica attiene alle seguenti attività** A
(A) Approvvigionamento e distribuzione fisica
(B) L'etichettatura dei prodotti
(C) La scelta della strategia di marketing
(D) La scelta dell'ampiezza della gamma offerta
(E) La scelta della grandezza delle confezioni
- 558 Glicemia, calcemia e tutti i nomi che terminano in -emia indicano** C
(A) la concentrazione di sostanze nell'urina
(B) la concentrazione di sostanze in tutti i liquidi organici
(C) la concentrazione di sostanze nel sangue
(D) la presenza di sostanze nelle cellule
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 559 I raggi gamma sono** C
(A) un'invenzione della fantascienza
(B) raggi laser
(C) onde elettromagnetiche
(D) particelle elementari
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 560 Quale la funzione primaria dei carboidrati negli esseri viventi?** A
(A) Fornire energia
(B) Formare proteine

- (C) Accumularsi nel tessuto adiposo
(D) Formare DNA
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 561 Il numero h è il logaritmo decimale di** B
 (A) h^{10}
 (B) 10^h
 (C) $10 * h$
 (D) $10 / h$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 562 Le percentuali di azoto e ossigeno nell'aria sono rispettivamente circa** C
 (A) 70 e 30
 (B) 60 e 40
 (C) 80 e 20
 (D) 40 e 60
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 563 Indicare quali, tra le seguenti unità, esprime dimensionalmente un lavoro** E
 (A) $N \times s$
 (B) $N \times m^2$
 (C) W/s
 (D) $Pa \times m$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 564 La proteasi è** C
 (A) un ormone vegetale
 (B) un enzima che digerisce i lipidi
 (C) un enzima che digerisce le proteine
 (D) un componente degli acidi nucleici
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 565 Se $0 < \alpha < \pi/2$ e $\operatorname{tg} \alpha = 1$** C
 (A) $\operatorname{sen} \alpha = 1$ e $\cos \alpha = 1$
 (B) $\cos \alpha = 1/2$
 (C) $\operatorname{sen} \alpha = (2^{1/2})^{-1}$
 (D) $\operatorname{sen} \alpha = 1/2$ e $\cos \alpha = 1/2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 566 Galeno è** A
 (A) Un nativo di Pergamo che esercitò la professione di medico e farmacista a Roma nel secondo secolo d.C.
 (B) Un personaggio mitologico
 (C) Un gladiatore romano
 (D) Studioso dell'antichità autore di numerosi trattati andati tutti perduti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 567 Durante il moto del pendolo** A
 (A) si ha conversione di energia cinetica in energia potenziale e viceversa
 (B) si ha solo conversione di energia cinetica in energia potenziale
 (C) si ha solo conversione di energia potenziale in energia cinetica
 (D) non si ha nessuna conversione di energia
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 568 Che cosa è la glicerina?** C
 (A) E' un esplosivo
 (B) E' un aldeide
 (C) E' l'1,2,3 - propantriolo
 (D) E' un fenolo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 569 L'acetato di metile è** A
 (A) un estere
 (B) un etere
 (C) un acido carbossilico
 (D) un chetone
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 570 Una soluzione ha pH=2. La concentrazione molare di H^+ è** B
 (A) 10^{-12}
 (B) 10^{-2}
 (C) 10^2
 (D) 10^{12}
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 571 La temperatura di ebollizione dell'acqua dipende** A
 (A) dalla pressione esterna
 (B) dal calore specifico dell'acqua
 (C) dalla quantità d'acqua presente
 (D) dalla densità dell'acqua
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 572 A quanti radianti corrispondono 180° ?** C
 (A) $\pi/2$
 (B) $3\pi/2$
 (C) π
 (D) 2π
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 573 Qual è il valore dell'angolo che la direzione di una forza applicata ad un corpo deve formare con lo spostamento affinché la sua azione sia frenante?** C
 (A) 0
 (B) 90
 (C) > 90
 (D) < 90
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 574 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?** B
 (A) x, t, z, y
 (B) t, y, z, x.
 (C) y, t, z, x.
 (D) t, z, x, y
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 575 I primati sono** D
 (A) valutazioni qualitative di reparti ospedalieri
 (B) invertebrati
 (C) gli organismi viventi più antichi
 (D) mammiferi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 576 I globuli rossi nei mammiferi** A
 (A) non posseggono il nucleo
 (B) posseggono un solo nucleo
 (C) posseggono due nuclei
 (D) posseggono più di due nuclei
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 577 La legge di gravitazione universale afferma tra l'altro che due masse si attraggono con una forza** D
 (A) direttamente proporzionale alla loro distanza
 (B) inversamente proporzionale al prodotto delle masse
 (C) indipendente dai valori delle masse
 (D) inversamente proporzionale al quadrato della distanza
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 578 Le principali funzioni del fusto sono** D
 (A) assorbire acqua e sali minerali
 (B) permettere alla pianta gli scambi respiratori
 (C) effettuare la fotosintesi
 (D) trasportare alimenti ed acqua dalle radici alle foglie
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 579 Il rendimento di una macchina NON può mai essere maggiore di 1 perché ciò violerebbe** B
(A) il teorema di conservazione dell'energia meccanica
(B) il principio di conservazione dell'energia
(C) il secondo principio della dinamica
(D) il principio della massima entropia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 580 Lo zolfo è un fungicida** A
(A) minerale
(B) organico
(C) nessuno dei due
(D) non è un fungicida
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 581 I raggi X sono** E
(A) particelle alfa
(B) protoni
(C) neutroni
(D) elettroni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 582 Il cloruro è** D
(A) il nucleo dell'atomo di cloro
(B) una molecola
(C) un catione
(D) un anione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 583 In un esame, 16 studenti sono stati respinti e il 90% è stato promosso. Quanti studenti si sono presentati all'esame?** A
(A) 160
(B) 116
(C) 84
(D) 190
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 584 L'apparato del Golgi** E
(A) fu scoperto nel 1950
(B) è associato all'attività secretoria della cellula procariotica
(C) è una struttura del nucleo
(D) riesce a fissare anidride carbonica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 585 La meiosi avviene** C
(A) in tutte le cellule
(B) solo nelle cellule somatiche
(C) solo nelle cellule germinali
(D) prevalentemente nelle cellule sessuali, ma a volte anche nelle somatiche
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 586 Un naufrago disperso in mezzo al mare rischia di morire di sete pur essendo circondato da un'immensa quantità di acqua che potrebbe bere perché:** D
(A) l'acqua di mare contiene sostanze tossiche, soprattutto a causa dell'inquinamento
(B) i sali dell'acqua di mare vengono assorbiti in quantità eccessiva e vanno a danneggiare tutti gli organi
(C) la concentrazione salina dell'acqua di mare è inferiore alla concentrazione salina del sangue
(D) la concentrazione salina dell'acqua di mare è superiore alla concentrazione salina di liquidi interni e provoca un'ulteriore perdita di acqua
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 587 Dove sono solubili gli alcani** D
(A) H₂O
(B) In acidi diluiti
(C) In H₂SO₄ concentrato
(D) Benzene
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 588 La fotosintesi avviene** E

- (A) nel nucleo
(B) nei mitocondri
(C) nel citoplasma delle cellule animali
(D) nella membrana plasmatica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 589 Se l'equazione $x^2 + ax + b = 0$ ha soluzioni 5 e 1, il discriminante vale** B
(A) 4
(B) 16
(C) 56
(D) 29
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 590 Gli organismi eterotrofi** C
(A) non esistono più
(B) trasformano composti inorganici in organici
(C) si nutrono di composti organici
(D) sono gli autosomi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 591 Lo sterno è** C
(A) muscolo del torace
(B) il nervo che controlla i muscoli della faccia
(C) un osso anteriore del torace
(D) la fase di contrazione del cuore
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 592 La struttura visibile al microscopio ottico durante la mitosi, mediante opportune colorazioni, contenente il materiale genetico in forma altamente condensata, si definisce** C
(A) clone
(B) codone
(C) cromosoma
(D) virus
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 593 La struttura $R-NH_2$ caratterizza** B
(A) le ammidi
(B) le ammine primarie
(C) le ammine secondarie
(D) i nitrili
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 594 Senza lo scheletro, il corpo** C
(A) potrebbe sostenersi ugualmente
(B) non subisce variazioni
(C) non ha una forma definita
(D) potrebbe proteggere meglio molti suoi organi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 595 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?** D
(A) $2/10$
(B) $(2/10) \cdot (1/9)$
(C) $2/12$
(D) $(2/12) \cdot (1/11)$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 596 Che numero di ossidazione (stato di ossidazione) ha la molecola O_2 ?** A
(A) 0
(B) -2
(C) +2
(D) -1
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 597 I protoni di un atomo determinano** B
(A) il peso atomico
(B) il numero atomico
(C) il numero di massa

- (D) il numero quantico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 598 La formula CH_2O corrisponde a** B
(A) ossido di metilene
(B) formaldeide
(C) idrato di carbonio
(D) composto inesistente
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 599 Gli aminoacidi usati per formare tutte le proteine esistenti sono circa** B
(A) 2000
(B) 20
(C) 450
(D) 7
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 600 La cinematica studia** C
(A) le condizioni di equilibrio dei corpi
(B) il moto dei corpi in relazione alle cause che lo provocano o lo modificano
(C) il moto dei corpi indipendentemente dalle cause che lo provocano o lo modificano
(D) le forze a cui sono soggetti i corpi durante il loro moto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 601 "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 inversamente proporzionale alla pressione esercitata sulla massa gassosa (legge di Boyle-Mariotte). Se si riportano i valori del prodotto PV sulle ordinate, e valori di P sulle ascisse, a temperatura costante, si deve teoricamente ottenere, se la legge in questione viene rispettata, una linea retta parallela all'asse delle ascisse". Quale delle seguenti affermazioni PUÒ essere dedotta dalla lettura del brano precedente?** A
(A) Alle condizioni TPS (0°C e 1 atm) la legge di Boyle-Mariotte è verificata generalmente con buona approssimazione
(B) Riportando PV in funzione di P si dovrebbe teoricamente ottenere una retta verticale
(C) La legge di Boyle-Mariotte è verificata tanto meglio quanto più alta è la pressione
(D) La legge di Boyle-Mariotte è verificata tanto meglio quanto più bassa è la temperatura
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 602 L'ormone della muta e della metamorfosi è noto anche come** B
(A) ormone cerebrale
(B) ecdisone
(C) neotenina
(D) codlemone
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 603 Agli eucarioti appartengono** B
(A) i batteri
(B) i protozoi e i mammiferi superiori
(C) le alghe azzurre
(D) I virus
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 604 La meiosi avviene nell'uomo?** D
(A) sì, ma solo qualche volta
(B) no
(C) solo nella spermatogenesi
(D) sia nella spermatogenesi che nell'ovogenesi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 605 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** D
(A) 400 W
(B) 100 W
(C) 200 W
(D) 800 W
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 606 Il modello di Watson e Crick del DNA prevede** D

- (A) accoppiamento complementare fra uracile (U) e guanina (G)
 (B) accoppiamento complementare fra timina (T) e guanina (G)
 (C) accoppiamento complementare fra citosina (C) e timina (T)
 (D) una struttura a doppia elica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 607 Quale tra questi è il cloruro di metilene?** B
 (A) CCl_4
 (B) CH_2Cl_2
 (C) $\text{CH}_2 = \text{CHCl}$
 (D) CHCl_3
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 608 Una soluzione basica è caratterizzata** A
 (A) dalla concentrazione degli ioni ossidrilici superiore a quella degli ioni idrogeno
 (B) dalla concentrazione degli ioni ossidrilici inferiore a quella degli ioni idrogeno
 (C) dall'ossigeno disciolto ad una pressione uguale a quella atmosferica
 (D) dall'ossigeno disciolto ad una pressione inferiore a quella atmosferica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 609 Un angolo di 360° sessagesimali, espresso in radianti è uguale approssimativamente a** D
 (A) 2 radianti
 (B) 3,14 radianti
 (C) 4 radianti
 (D) 6,28 radianti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 610 L'equazione $9 = 3x/4$ ha soluzione** D
 (A) $x = 12/9$
 (B) $x = 3$
 (C) $x = 27/4$
 (D) $x = 12$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 611 Il lattosio è** C
 (A) un monosaccaride
 (B) un polisaccaride
 (C) un disaccaride
 (D) un eteropolisaccaride
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 612 Sia $y = 1 - 4x$ l'equazione di una retta. Quale, tra le seguenti è perpendicolare alla retta data** D
 (A) $y = 1 + 4x$.
 (B) $y = -1 + 4x$.
 (C) $y = 2 - 0,25x$.
 (D) $y = 6 + 0,25x$.
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 613 L'unità funzionale dell'informazione genetica è** E
 (A) il neurone
 (B) il ribosoma
 (C) il cromosoma
 (D) il nucleo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 614 Come viene chiamato il passaggio liquido-aeriforme?** D
 (A) Sublimazione
 (B) Brinamento
 (C) Fusione
 (D) Evaporazione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 615 Si definisce momento di una forza rispetto a un punto** B
 (A) il prodotto della forza per il tempo
 (B) il prodotto vettoriale del braccio per la forza
 (C) il prodotto della forza per il suo spostamento
 (D) il prodotto della forza per la velocità del corpo su cui agisce
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 616 Un Ampere (A) equivale a** C
 (A) $1\text{ A} = 1\text{ Coulomb} \times 1\text{ secondo}$
 (B) $1\text{ A} = 1\text{ Coulomb} \times 1\text{ Farad}$
 (C) $1\text{ A} = 1\text{ Coulomb} / 1\text{ secondo}$
 (D) $1\text{ A} = 1\text{ Coulomb} / 1\text{ Farad}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 617 La produzione di vino bianco prevede l'utilizzo di** B
 (A) esclusivamente uve a bacca bianca.
 (B) uve a bacca bianca e/o nera.
 (C) uve a bacca bianca e nera nel rapporto 1:1.
 (D) mosto d'uva a bacca nera decolorato con carboni enologici.
 (E) mosto d'uva a bacca bianca e mosto d'uva a bacca nera decolorato con carboni enologici.
- 618 I saponi sono** A
 (A) sali
 (B) esteri
 (C) acidi
 (D) basi forti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 619 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?** A
 (A) 1
 (B) $1/3$
 (C) $1/2$
 (D) 2
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 620 La misura in radianti di un angolo di 60° è** B
 (A) $\pi/2$
 (B) $\pi/3$
 (C) $2\pi/3$
 (D) non esprimibile perché il radiante non è una misura degli angoli
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 621 Quale tipo di energia utilizzano le cellule animali per lo svolgimento delle loro funzioni?** A
 (A) chimica
 (B) termica
 (C) meccanica
 (D) nucleare
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 622 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** A
 (A) anticodone
 (B) codone
 (C) apolidi
 (D) aneuploidi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 623 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 del corpo, il quale si ferma dopo un tempo ΔT . Quanto vale il modulo della forza d'attrito?** C
 (A) $F = MV^2 \Delta T/2$
 (B) $F = V/\Delta T$
 (C) $F = MV/\Delta T$
 (D) $2 \Delta T/MV$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 624 Muffe e lieviti** C
 (A) appartengono alla stessa classe di batteri
 (B) indicano gli stessi microrganismi
 (C) sono due tipi di miceli o funghi

- (D) sono dei virus patogeni per l'uomo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 625 Aumentando il numero 98 del 2% si ha** C
(A) 98,5
(B) 99
(C) 99,96
(D) 98,97
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 626 Nelle cellule germinali si ha** C
(A) solo la meiosi
(B) solo la mitosi
(C) la mitosi e la meiosi
(D) la partenogenesi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 627 Il rendimento di una macchina termica ideale che opera tra le temperature di 27 gradi centigradi e 327 gradi centigradi è** A
(A) circa 50 %
(B) circa 10 %
(C) circa 100 %
(D) circa 90 %
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 628 Il DNA è costituito da polimeri di ...1...; la struttura secondaria del DNA è determinata da legami ...2..., che si stabiliscono fra le coppie ...3...; il DNA è presente prevalentemente ...4...; la sua struttura è stata chiarita mediante ...5...Riferimento N.1** A
(A) nucleotidi
(B) basi puriniche e fosfato
(C) glucosaminoglicani
(D) basi pirimidiniche e amminoacidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 629 Gli orbitali ibridi sp^3 sono in numero di** D
(A) 1
(B) 2
(C) 3
(D) 4
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 630 Qual è il nome del C_3H_8 ?** C
(A) Butano
(B) Etano
(C) Propano
(D) Metano
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 631 L'elemento che in una reazione diminuisce il suo numero di ossidazione è detto** A
(A) ossidante
(B) controcatode
(C) riducente
(D) elettrodo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 632 Indicare la formula dell'ossido rameico** A
(A) CuO
(B) CuOH
(C) Cu₂O
(D) CuO₂
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 633 Quale dei seguenti gruppi di grandezze fisiche comprende solo grandezze fondamentali (e non derivate) del Sistema Internazionale?** A
(A) Corrente elettrica, massa, lunghezza e tempo
(B) Resistenza elettrica, lunghezza, massa e tempo
(C) Lunghezza, massa, tempo e forza
(D) Lunghezza, massa, temperatura e forza

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

634 Gli ultrasuoni sono oscillazioni elastiche che

E

- (A) possono trasmettersi nel vuoto
- (B) hanno frequenza inferiore a 100 Hz
- (C) sono particolarmente intensi
- (D) sono costituiti da onde elettromagnetiche di altissima frequenza
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

635 I geni sono tratti di

C

- (A) lipidi
- (B) proteine
- (C) DNA
- (D) glicidi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

636 In una soluzione acida si ha

A

- (A) $[H^+] > [OH^-]$
- (B) $[H^+] = [OH^-]$
- (C) $[H^+] < [OH^-]$
- (D) $[OH^-] = [O^{2-}]$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

637 Il pH esprime

A

- (A) la concentrazione di ioni H^+
- (B) la concentrazione di ioni OH^-
- (C) solo l'acidità della cellula
- (D) la concentrazione delle proteine
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

638 Un solido ha

A

- (A) forma e volume proprio
- (B) solo forma propria
- (C) solo volume proprio
- (D) Tutte le risposte precedenti
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

639 L'intensità di corrente elettrica si può misurare in ampere. Un ampere è

B

- (A) 1 farad/1 V
- (B) 1 coulomb/1 s
- (C) 1 V/1 s
- (D) 1 J/1 s
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

640 La media aritmetica dei numeri -16, -6, 0, 10, 16 è

C

- (A) 0
- (B) 0,4
- (C) 0,8
- (D) 1,2
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

641 Il numero di cromosomi presenti in un gamete maturo è

D

- (A) diploide
- (B) $2n$
- (C) poliploide
- (D) aploide
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

642 Per reazione tra H_2O e anidride, ottengo

C

- (A) idrossido
- (B) ossido
- (C) acido
- (D) sale
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

643 I procarioti

A

- (A) sono privi di membrana nucleare
- (B) possiedono la membrana nucleare

- (C) presentano ribosomi 80S
(D) hanno DNA o RNA
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 644 Un cilindro con un pistone contiene N moli di un gas perfetto alla temperatura T. Se la temperatura raddoppia, il numero di moli sarà** B
(A) 2 N
(B) 1 N
(C) N/2
(D) (1/273) N
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 645 La cellulosa** C
(A) è un monosaccaride
(B) è un disaccaride
(C) è un polisaccaride che l'uomo non riesce a scindere per mancanza di enzimi
(D) è una proteina vegetale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 646 Un gene è costituito da** A
(A) una sequenza di nucleotidi
(B) una sequenza di nucleosidi
(C) una catena di aminoacidi
(D) un cromosoma
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 647 I cromosomi si dispongono all'equatore della cellula durante** D
(A) l'interfase
(B) l'anafase
(C) la telofase
(D) la metafase
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 648 L'ebullioscopia** D
(A) indica la temperatura di ebollizione di un soluto
(B) studia la variazione della temperatura di ebollizione dell'acqua in funzione della pressione
(C) studia le sostanze che impediscono l'ebollizione dell'acqua
(D) studia la variazione del punto di ebollizione di un solvente per aggiunta di un soluto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 649 Il numero di moli di un soluto per litro di soluzione esprime** C
(A) la molalità
(B) la frazione molare
(C) la molarità
(D) la normalità
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 650 In un ecosistema, temperatura, umidità e clima, rappresentano** B
(A) i fattori metereologici
(B) i fattori abiotici
(C) i fattori biotici
(D) i livelli trofici
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 651 Individuare, tra le seguenti risposte, le due espressioni che esprimono entrambe l'intensità del campo elettrico** A
(A) N/Coulomb; volt/m
(B) N/m; volt/m
(C) N/Coulomb; joule/m
(D) volt x m; N/m
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 652 Una soluzione ha pH=1. Il valore di $[\text{OH}^-]$ è** A
(A) $[\text{OH}^-] = 10^{-13}$
(B) $[\text{OH}^-] = 10^{-1}$
(C) $[\text{OH}^-] = 1$
(D) $[\text{OH}^-] = 10^{-9}$

- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 653 Che tipo di ibridazione hanno gli atomi di carbonio nel butano?** A
- (A) Tutti sp^3
 (B) Tutti sp^2
 (C) Due sp^3 e due sp^2
 (D) Uno sp^3 e tre sp^2
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 654 Una pera può avere un numero di semi pari al massimo a** D
- (A) 4
 (B) 6
 (C) 8
 (D) 10
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 655 Il potenziale elettrico è** C
- (A) la forza con cui viene attratta una carica
 (B) il lavoro fatto da una carica in un'unità di tempo
 (C) una grandezza fisica che si misura in joule/coulomb
 (D) nullo per carica ferma
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 656 Bietole, patate dolci, carote e ravanelli hanno in comune** E
- (A) nascita in acqua
 (B) il fusto lungo e legnoso
 (C) crescita nelle stesse zone montane
 (D) di essere delle piante sempreverdi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 657 Con il termine di fecondazione intendiamo** A
- (A) la fusione di due gameti
 (B) l'atto sessuale
 (C) la produzione di gameti
 (D) la fusione artificiale di due cellule germinali
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 658 La grandezza che si misura in N/m^3 (unità di forza su unità di volume) è** D
- (A) la tensione superficiale
 (B) la pressione osmotica
 (C) la densità
 (D) il peso specifico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 659 Relativamente alla soluzione dell'equazione algebrica di primo grado $Ax - B = 0$ quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA?** A
- (A) Se A è diverso da zero, l'equazione ha un'unica soluzione $x=B/A$
 (B) L'equazione non ha soluzioni reali se $A < 0, B < 0$
 (C) L'equazione non ha soluzioni reali se $A > 0, B = 0$
 (D) L'equazione ha soluzioni reali solo se $A > 0, B > 0$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 660 Le cellule che presentano DNA circolare sono** E
- (A) le cellule animali
 (B) i virus
 (C) le cellule germinali
 (D) i funghi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 661 Due corpi solidi omogenei di uguale densità ma volume diverso sono immersi nell'acqua** A
- (A) il corpo con volume maggiore riceve una maggior spinta di Archimede
 (B) ricevono entrambi la stessa spinta di Archimede
 (C) la spinta di Archimede che ricevono dipende dalla forma dei due oggetti
 (D) il corpo che pesa di più riceve una spinta di Archimede minore
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 662 I prodotti cosiddetti *biologici* devono essere certificati da** B

- (A) Il Comune di provenienza
- (B) Un ente terzo indipendente
- (C) Il negozio in cui viene venduto il prodotto
- (D) Il Presidente della Provincia in cui è situata l'azienda produttrice
- (E) Un agronomo

- 663 Quanti ambi si possono formare con 90 numeri differenti?** C
- (A) 27. 000
 - (B) 7200
 - (C) 4005
 - (D) 8010
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 664 Una caratteristica della riproduzione sessuata è** C
- (A) di poter avvenire tra due specie differenti
 - (B) di dare origine ad individui sempre uguali
 - (C) di incrementare la variabilità genetica degli organismi
 - (D) di procedere per scissione binaria
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 665 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** D
- (A) il corpo a volume maggiore ha una massa minore
 - (B) i due corpi hanno lo stesso peso
 - (C) i due corpi hanno masse proporzionali ai volumi
 - (D) la legge di caduta di un corpo nel vuoto dipende solo dalla sua velocità iniziale
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 666 Il frutto deriva** A
- (A) dall'ingrossamento delle pareti dell'ovario
 - (B) dal tipo di polline che va a fecondare l'ovulo
 - (C) dal numero di cotiledoni presenti nel seme
 - (D) dall'ingrossamento del calice e della corolla
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 667 Nel vuoto è possibile la trasmissione del calore?** D
- (A) No, in nessun caso
 - (B) Sì, ma solo per conduzione
 - (C) Sì, ma solo per convezione
 - (D) Sì, ma solo per irraggiamento
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 668 Quattro condensatori uguali ciascuno di tre nanofarad collegati in parallelo costituiscono un unico condensatore di capacità** E
- (A) 12 microfarad
 - (B) 12 farad
 - (C) 7 farad
 - (D) 7 nanofarad
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 669 La forma dei virus può essere** D
- (A) poliedrica
 - (B) a spirale
 - (C) combinata
 - (D) Tutte le risposte precedenti più altro
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 670 Il dinamometro è uno strumento usato per misurare** A
- (A) l'intensità della forza
 - (B) il lavoro necessario per sollevare un oggetto
 - (C) la differenza di potenziale
 - (D) la profondità
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 671 Con la denominazione di "laurea magistrale" si intende** E
- (A) Una laurea in discipline umanistiche
 - (B) Una laurea triennale
 - (C) Un diploma ottenuto in una scuola secondaria

- (D) Una laurea biennale di secondo livello
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 672 Che cos'è il numero di massa di un elemento?** A
(A) La somma del numero di protoni e di neutroni
(B) La sua massa in grammi
(C) Il rapporto tra la sua massa media e il dalton
(D) La quantità in grammi uguale al numero atomico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 673 Una miscela gassosa, che contiene il 20% di azoto, si trova alla pressione di 2 atmosfere. La pressione parziale dell'azoto vale** D
(A) 2 atmosfere
(B) 152 mmHg
(C) 1 atmosfera
(D) 304 mmHg
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 674 II composto utilizzato dalle cellule per accumulare energia è** E
(A) il NADH
(B) il DNA
(C) l'AMP ciclico
(D) il fosforo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 675 Prendendo la terza parte di un angolo retto si ottiene** B
(A) $\pi/3$ rad
(B) $\pi/6$ rad
(C) 60°
(D) 20°
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 676 La cellula vegetale, esternamente alla membrana plasmatica, presenta** B
(A) la membrana cellulare
(B) la parete cellulare
(C) la capsula
(D) il capsido
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 677 Quale dei seguenti composti è un amminoacido?** C
(A) Adrenalina
(B) Colina
(C) Treonina
(D) Istamina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 678 I ribosomi sono** B
(A) particelle presenti nel nucleo
(B) particelle presenti nel citoplasma, costituite da RNA e proteine
(C) particelle presenti nel citoplasma e costituite soltanto da RNA
(D) particelle presenti nel nucleo e costituite da RNA e proteine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 679 I ribosomi intervengono** E
(A) nella sintesi dei lipidi
(B) nella sintesi delle membrane
(C) nella sintesi degli acidi nucleici
(D) nella sintesi dei polisaccaridi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 680 Per fagocitosi si intende** B
(A) l'ingestione di fluidi attraverso piccole vescicole
(B) l'ingestione di particelle solide, quali microrganismi o detriti cellulari, tramite vescicole
(C) un particolare tipo di degenerazione cellulare
(D) l'ingestione di qualsiasi sostanza
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 681 Indicare la valenza del fosforo nell'anidride fosforica** E
(A) uno

- (B) due
(C) tre
(D) quattro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 682 I pentosi entrano nella costituzione** C
(A) delle proteine
(B) delle membrane cellulari
(C) dei nucleotidi
(D) del glicogeno
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 683 Diploide è il termine usato per indicare** A
(A) cellula che contiene l'assetto completo di coppie di cromosomi omologhi
(B) una cellula che contiene solo una coppia di cromosomi omologhi
(C) una cellula che contiene solo due cromosomi
(D) un organismo di cui si considerano due coppie di geni diversi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 684 La pressione atmosferica è equivalente alla pressione di una colonna d'acqua alta circa** D
(A) 7600 mm
(B) 1000 m
(C) 760 m
(D) 10000 mm
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 685 Indicare il nucleotide** A
(A) adenosina monofosfato
(B) acido fosfatidico
(C) miosina
(D) alanina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 686 Sono portatori di informazioni genetiche** B
(A) le proteine
(B) il DNA
(C) i lipidi
(D) il glicogeno
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 687 Come è la sezione di un cilindro circolare retto con un piano perpendicolare all'asse del cilindro?** D
(A) un trapezio
(B) un'iperbole
(C) un triangolo
(D) una circonferenza
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 688 Si consideri la relazione $Y = A/X$. Mantenendo costante il valore di A, se si dimezza il valore di X** B
(A) il valore di Y è ridotto alla metà .
(B) il valore di Y raddoppia
(C) il valore di Y risulta moltiplicato per A
(D) il valore di Y resta costante
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 689 Un suono si propaga in un bacino pieno d'acqua. Quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA, in relazione alle molecole d'acqua?** A
(A) Esse oscillano parallelamente alla direzione di propagazione
(B) Esse oscillano perpendicolarmente alla superficie del liquido
(C) Esse oscillano perpendicolarmente alla direzione di propagazione
(D) Esse oscillano parallelamente alla superficie del liquido
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 690 L'apparato del Golgi** A
(A) 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
(B) 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

- (C) non è un sistema di sacchi membranosi, ma sono dei filamenti proteici
- (D) è la centrale energetica della cellula
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 691 Quanti grammi pesano 2 moli di acqua?** E
- (A) 2
 - (B) 8
 - (C) 18
 - (D) 24
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 692 La fase S si trova** B
- (A) nella meiosi
 - (B) nel ciclo cellulare
 - (C) nel ciclo mestruale
 - (D) nella digestione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 693 L'endocitosi è** A
- (A) l'introduzione di materiali esterni nella cellula
 - (B) l'eliminazione all'esterno di materiali prodotti dalle cellule
 - (C) sinonimo di trasporto attivo
 - (D) detta pompa sodio/potassio
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 694 La corona dei denti è ricoperta da** E
- (A) cemento
 - (B) odontoblasti
 - (C) radice
 - (D) dentina
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 695 Un punto si muove alla velocità $v = 36 \text{ km/h}$. A quale valore in m/s tale velocità corrisponde?** D
- (A) 0,36 m/s
 - (B) 36. 000 m/s
 - (C) 36 m/s
 - (D) 10 m/s
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 696 In una soluzione che ha $\text{pH} = 7$, la concentrazione di ioni OH^- è** A
- (A) 10^{-7}
 - (B) 10^{-14}
 - (C) 7
 - (D) 14
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 697 Per una normale contrazione necessitano** D
- (A) emoglobina
 - (B) albumina
 - (C) OH^-
 - (D) ioni Ca
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 698 A quanto ammonta il valore del logaritmo decimale di 0,01?** A
- (A) -2
 - (B) 100
 - (C) +2
 - (D) -1
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 699 I mitocondri sono organuli che partecipano al processo di** C
- (A) fotosintesi
 - (B) digestione cellulare
 - (C) respirazione cellulare
 - (D) secrezione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 700 I batteriofagi sono** D
(A) virus di forma poliedrica
(B) virus simili ai batteri
(C) tutti i virus
(D) virus con struttura combinata che attaccano i batteri
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 701 Un corpo lanciato verso l'alto, alla massima altezza raggiunta, possiede** E
(A) la massima energia cinetica
(B) la massima velocità
(C) la massima accelerazione
(D) la minima energia potenziale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 702 La fotosintesi porta alla formazione di molecole organiche a partire da molecole semplici. Queste sono** D
(A) anidride carbonica e clorofilla
(B) idrogeno e P
(C) clorofilla e idrogeno c
(D) anidride carbonica e acqua
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 703 $\log_2 16 =$** A
(A) 4
(B) 8
(C) 32
(D) 16^2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 704 Nell' Università italiana sono previste lauree, lauree specialistiche e lauree magistrali. Quale delle affermazioni seguenti riguardanti tali corsi di studio NON corrisponde alla realtà** A
(A) La durata dei corsi di laurea dipende dalla singola sede universitaria
(B) Le lauree hanno durata triennale
(C) Le lauree specialistiche hanno durata biennale
(D) Le lauree magistrali hanno durata quinquennale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 705 Gli orbitali ibridi sp^2 si formano tra** B
(A) un orbitale s e un orbitale p
(B) un orbitale s e due orbitali p
(C) orbitali sp e orbitali sp
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 706 Un pico-farad è equivalente a** E
(A) 10^{-3} farad
(B) 10^{-9} farad
(C) 10^{-6} farad
(D) 10^{-15} farad
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 707 Tutte le coppie dei cromosomi di un organismo, ad eccezione dei cromosomi X e Y, si chiamano** C
(A) cromosomi sessuali
(B) cromosomi a spazzola
(C) autosomi
(D) cromoplasti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 708 Cos'è l'acqua di mare?** A
(A) Una soluzione
(B) Un elemento
(C) Acqua distillata
(D) Un composto puro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 709 Ai procarioti appartengono** A
(A) batteri e Cianoficee
(B) protozoi
(C) mammiferi superiori
(D) virus
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 710 I mammiferi sono** D
(A) anovulari
(B) solo vivipari
(C) solo ovipari
(D) ovipari e vivipari
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 711 Il Bequerel (Bq) è l'unità di misura della** D
(A) resistenza elettrica
(B) pressione idrostatica
(C) lavoro meccanico
(D) attività di una sorgente radioattiva
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 712 La costante di equilibrio di una reazione chimica è costante** B
(A) al variare della temperatura
(B) a temperatura costante
(C) a pressione costante
(D) al variare della pressione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 713 Fra le seguenti, tre sono grandezze fisiche fondamentali nel Sistema Internazionale** D
(A) massa, energia, potenziale
(B) tempo, temperatura, potenziale
(C) lunghezza, forza, intensità luminosa
(D) lunghezza, tempo, corrente elettrica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 714 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 preso a caso da questa popolazione sia asmatico e/o fumatore?** B
(A) 0,36
(B) 0,35
(C) 0,37
(D) 0,018
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 715 Nella reazione $\text{Zn} + \text{FeCl}_2 = \text{ZnCl}_2 + \text{Fe}$, l'elemento che si riduce è** B
(A) Zn
(B) Fe
(C) Cl
(D) non è una reazione di ossido-riduzione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 716 Calcolare $-(2^6 - x^2)/(x - 8)$** B
(A) $16 - x$.
(B) $x + 8$
(C) $-x + 8$
(D) $-32 - x$.
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 717 L'uguaglianza $\log_{10}(-a) + \log_{10}(-b) = \log_{10} ab$ è VERA** C
(A) qualunque siano i numeri reali a,b
(B) solo se i numeri reali a,b sono entrambi positivi
(C) solo se i numeri reali a,b sono entrambi negativi
(D) solo se $a = b = 0$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 718 I legami chimici presenti nella molecola dell'ossigeno sono** B
(A) ionici
(B) covalenti puri

- (C) covalenti polari
(D) dativi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 719 Una membrana che si lascia attraversare più o meno facilmente da alcune sostanze, mentre non si lascia attraversare da altre, si chiama** B
(A) permeabile
(B) semipermeabile
(C) ultrapermeabile
(D) transpermeabile
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 720 La capacità di utilizzare l'apparato biosintetico delle cellule ospiti per la propria sopravvivenza è caratteristica di** E
(A) batteri
(B) protozoi
(C) funghi
(D) enzimi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 721 Un organismo nel quale un carattere è rappresentato da una coppia di geni diversi si definisce** C
(A) eterotrofo
(B) diploide
(C) eterozigote
(D) eterotermo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 722 In un piano cartesiano l'equazione $y = x$ rappresenta** D
(A) una retta parallela all'asse y
(B) una retta parallela all'asse x.
(C) un punto del piano
(D) la bisettrice del I e III quadrante
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 723 L'adenosina monofosfato (AMP) contiene** D
(A) un legame amminico
(B) un legame ad alta energia
(C) un legame anidridico
(D) un legame estereo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 724 In un moto circolare uniforme esiste accelerazione?** D
(A) Non si hanno elementi per rispondere
(B) Sì, ma solo se la traiettoria giace su un piano verticale
(C) No, trattandosi di un moto che si svolge su un piano
(D) Sì, dovuta al fatto che la velocità cambia continuamente di direzione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 725 Col termine di alleli si indicano generalmente in genetica** A
(A) due geni alternativi che occupano loci corrispondenti su cromosomi omologhi
(B) due organismi con uguale corredo cromosomico
(C) i membri di una coppia di gemelli biovulari
(D) ormone che regola il metabolismo degli zuccheri
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 726 I virus sono** E
(A) capaci di sintesi autonoma
(B) capaci di vita extracellulare
(C) mufte
(D) organismi unicellulari
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 727 L'etene ha struttura** C
(A) C_2H_6
(B) H_3C-CH_3
(C) $H_2C=CH_2$
(D) C_2H_2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 728 Se il tritio perde un neutrone diviene** E
(A) idrogeno
(B) uranio
(C) elio
(D) litio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 729 La potenza elettrica si misura in** B
(A) Volt
(B) Watt
(C) Ampere
(D) Joule
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 730 Quale fra questi elementi è sempre presente nei composti organici?** C
(A) Cl
(B) N
(C) C
(D) Ni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 731 La fermentazione è** C
(A) sinonimo di respirazione aerobica
(B) un processo che avviene solo nelle piante
(C) l'incompleta demolizione delle molecole di sostanze nutritizie, specialmente zuccheri, in assenza di ossigeno
(D) un processo di demolizione incompleta degli zuccheri, in assenza di ossigeno, presente solo nei batteri
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 732 Nella clorofilla è contenuto** C
(A) il Cloro
(B) il ferro
(C) il magnesio
(D) il fluoro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 733 L'angolo di 45° è** B
(A) ottuso
(B) acuto
(C) piatto
(D) retto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 734 Nel Sistema Internazionale l'unità di misura della pressione è il pascal. Quanto vale 1 pascal?** A
(A) 1 N/m^2
(B) 1 Atm
(C) 10 kg/cm^2
(D) 1 N/m
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 735 Dato il numero 0,00002, stabilire se il valore -0,0025** B
(A) è maggiore di 0,00002
(B) è minore di 0,00002
(C) poiché sono di segno diverso non è possibile stabilire nessuna relazione tra i due numeri
(D) i due numeri non sono confrontabili
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 736 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 stanno i pesi specifici p e P?** B
(A) $(p/P) = 16$
(B) $(p/P) = 8$
(C) $(p/P) = 4$
(D) $(p/P) = 2$

- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 737 La radice cubica di un numero reale x , con $0 < x < 1$, risulta** B
 (A) un numero reale negativo
 (B) un numero maggiore di x .
 (C) un numero minore di x .
 (D) non essere un numero reale
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 738 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 $1,6 \text{ g/cm}^3$** C
 (A) all'equilibrio le due sfere galleggiano
 (B) le due sfere affondano
 (C) la sfera S_1 galleggia, la sfera S_2 affonda
 (D) la sfera S_2 galleggia, la sfera S_1 affonda
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 739 Le radiazioni alfa sono particelle che hanno** E
 (A) carica +2 e massa 4
 (B) carica nulla e massa 2
 (C) carica - 1 e massa nulla
 (D) carica - 2 e massa 4
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 740 Quale delle seguenti coppie di parole ha una sua coerenza interna** E
 (A) Neoplasia - Inestetismo della pelle
 (B) Diplopia - Vista
 (C) Eresia - Erezione
 (D) Malvasia - Bicchiere
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 741 Si possono avere atomi di idrogeno quaternari in un alcano?** A
 (A) No, mai
 (B) Sì, sempre
 (C) Sì, dipende dal falcano considerato
 (D) Sì, talvolta
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 742 Che cosa è il carbo-catione?** A
 (A) E' un atomo di carbonio con una carica positiva reale
 (B) E' un atomo di carbonio con una carica negativa reale
 (C) E' l'atomo di carbonio degli alcani
 (D) E' l'atomo di carbonio secondario di un alcool
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 743 La meiosi differisce dalla mitosi perché** D
 (A) avviene solo nelle cellule somatiche
 (B) porta alla produzione di cellule figlie
 (C) avviene nella fase M del ciclo cellulare
 (D) si ha accoppiamento di cromosomi omologhi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 744 Il peso molecolare è** A
 (A) la somma dei pesi atomici di tutti gli atomi costituenti una molecola
 (B) la semisomma dei pesi atomici di tutti gli atomi di una molecola
 (C) la somma dei pesi atomici del 50% degli atomi di una molecola
 (D) un multiplo della somma dei pesi atomici degli atomi di una molecola
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 745 Il codice genetico è** A
 (A) la sequenza delle basi azotate nella molecola del DNA che controlla i caratteri di un organismo
 (B) tutte le possibili combinazioni di basi del RNA messaggero
 (C) determinanti dei caratteri genetici, localizzati nei cromosomi
 (D) insieme dei caratteri ereditari di un organismo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 746 L'ossido di rubidio corrisponde a** A
 (A) Rb_2O

- (B) RbO
- (C) Rb₂O₂
- (D) Rb₄O
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 747 Tutte le membrane cellulari contengono** D
(A) trigliceridi
(B) cellulosa
(C) glicidi
(D) fosfolipidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 748 Gli enzimi sono formati da** A
(A) aminoacidi
(B) grassi
(C) disaccaridi
(D) carboidrati
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 749 Riferendoci agli isotopi di uno stesso elemento, quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA** D
(A) gli isotopi hanno lo stesso numero di massa atomica
(B) gli isotopi sono sempre radioattivi
(C) quando un isotopo emette una particella, la sua carica diminuisce
(D) gli isotopi hanno lo stesso numero di protoni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 750 Quali delle seguenti entità presentano la massima complessità?** C
(A) prioni
(B) virus
(C) metazoi
(D) batteri
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 751 $2,5 \cdot 10^{-4} + 5 \cdot 10^{-5} =$** A
(A) $0,3 \cdot 10^{-3}$
(B) $30 \cdot 10^{-3}$
(C) $2,55 \cdot 10^{-4}$
(D) $7,5 \cdot 10^{-4}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 752 Nella cellula l'ATP ha funzione di** A
(A) riserva di energia chimica
(B) attivatore-trasportatore di proteine
(C) attivatore di qualsiasi tipo di enzima
(D) riserva di fosfati organici ed inorganici
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 753 Il gruppo -COOH è caratteristico** B
(A) degli alcoli
(B) degli acidi carbossilici
(C) delle aldeidi
(D) dei chetoni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 754 L'anidride carbonica (CO₂) 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 CO₂ nella fase acquosa** D
(A) aumenta quando la temperatura aumenta
(B) è indipendente dal pH della fase acquosa
(C) diminuisce quando la temperatura diminuisce
(D) aumenta quando la temperatura diminuisce
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 755 Che cosa è l'acetone?** D
(A) Un'aldeide
(B) Un acido carbossilico
(C) Un'ammide
(D) Un chetone

- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 756 Sia l'epidermide superiore che quella inferiore di una foglia presentano uno strato continuo di sostanza cerosa, che forma** B
(A) la lenticella
(B) la cuticola
(C) il picciuolo
(D) il fellogeno
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 757 Gli acidi nucleici sono i costituenti fondamentali di** A
(A) DNA ed RNA
(B) DNA e proteine
(C) proteine
(D) carboidrati
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 758 Tre resistenze in serie R_1 , R_2 , R_3 equivalgono ad un'unica resistenza R pari a** C
(A) $R = R_1 * R_2 * R_3$
(B) $R = R_1 * R_2 + R_1 * R_3 + R_2 * R_3$
(C) $R = R_1 + R_2 + R_3$
(D) $R = 1/R_1 + 1/R_2 + 1/R_3$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 759 Quale delle seguenti sostanze è più energetica per un grammo di peso?** B
(A) Proteina
(B) Lipide
(C) Zucchero
(D) Acqua
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 760 Qual è il costituente chimico della materia vivente più importante?** E
(A) rame
(B) silicio
(C) molibdeno
(D) cadmio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 761 I perossisomi sono** B
(A) vescicole dotate di membrana contenenti enzimi idrolitici impegnati nelle digestioni cellulari
(B) vescicole dotate di membrana contenenti enzimi ossidativi che demoliscono il perossido di idrogeno
(C) sono le centrali energetiche della cellula perché fabbricano ATP
(D) contengono clorofilla e sono importanti per la fotosintesi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 762 La formula del nitrato di ammonio è** B
(A) NH_4NO_2
(B) NH_4NO_3
(C) NH_3NO_3
(D) $(NH_4)_2NO_3$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 763 La fusione di un gamete maschile con un gamete femminile dà origine a** B
(A) una morula
(B) uno zigote
(C) una gonade
(D) un allele
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 764 Le mutazioni sono alterazioni** B
(A) del metabolismo della cellula
(B) del messaggio ereditario
(C) nella formazione dello zigote
(D) a carico della divisione cellulare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 765 La chinina viene principalmente usata** B
(A) Per il raffreddore

- (B) Per la malaria
(C) Per il mal di testa
(D) Per stimolare l'appetito
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 766 La resistività ρ di un conduttore si misura in** C
(A) Ohm
(B) Ohm/metro
(C) Ohm x metro
(D) Ohm x Volt
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 767 L'acqua viene utilizzata nei circuiti di raffreddamento** A
(A) per il suo elevato calore specifico
(B) per la sua piccola capacità termica
(C) perché è un liquido inerte
(D) perché è un liquido incompressibile
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 768 Cosa si ottiene per combustione completa degli alcani?** B
(A) Anidride carbonica e O_2
(B) CO_2 e H_2O
(C) CO_2 e H_2
(D) H_2O e CO
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 769 Gli elementi con configurazione elettronica esterna s^2p^6 sono** D
(A) metalli alcalini
(B) alogeni
(C) metalli alcalino ferrosi
(D) gas nobili
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 770 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. In tale stato, il rapporto R tra il numero di moli di gas nel recipiente a più alta temperatura e il numero di moli di gas nel recipiente a temperatura minore vale** D
(A) 27/127
(B) 1
(C) 4/3
(D) 3/4
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 771 La disequazione $9(3x^2 + 2) > 16(x - 3)$ è soddisfatta** E
(A) solo per $x < 2/3$
(B) solo per $x < 0$
(C) solo per $x > 2/3$
(D) mai
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 772 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 condizioni. Le due resistenze uguali sono successivamente collegate in SERIE tra di loro e ai morsetti dello stesso generatore. La corrente erogata viene ora indicata con I (serie). Che relazione c'è tra I (serie) e I (parallelo)?** E
(A) $I(\text{serie}) = 4 * I(\text{parallelo})$
(B) $I(\text{serie}) = 2 * I(\text{parallelo})$
(C) $I(\text{serie}) = 1 * I(\text{parallelo})$
(D) $I(\text{serie}) = (1/2) * I(\text{parallelo})$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 773 Quale delle seguenti triadi di parole ha una sua coerenza interna** C
(A) Vitamina D - Idrosolubile - Visione indistinta
(B) Vitamina E - Calciferolo - Sterilità
(C) Vitamina PP - Idrosolubile- Pellagra
(D) Vitamina K - Idrosolubile - Emorragie
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 774 A cosa è uguale 10^{-3} ?** C
 (A) $1/10$
 (B) $1/100$
 (C) $1/1.000$
 (D) $1/10$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 775 L'informazione genetica è depositata** A
 (A) nei cromosomi
 (B) nei perossisomi
 (C) nei lisosomi
 (D) nella dialisi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 776 II numero di autosomi in uno spermatozoo umano è** E
 (A) 2
 (B) 23
 (C) $20 + X$ e Y
 (D) 24
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 777 Un ossido è un composto** D
 (A) fra un elemento e il fluoro
 (B) fra un elemento e l'acqua
 (C) fra un elemento e l'idrogeno
 (D) fra un elemento e l'ossigeno
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 778 Per quale valore di x si incontreranno due rette $y=2$; $y=-3*x+2$?** C
 (A) 1
 (B) -1
 (C) 0
 (D) 2
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 779 Il composto KOH è** D
 (A) idrossido di sodio
 (B) superossido di potassio
 (C) perossido di potassio
 (D) idrossido di potassio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 780 Per diluire una soluzione bisogna** D
 (A) aggiungere soluto
 (B) la soluzione non si può diluire in nessun modo
 (C) prima aggiungere soluto e poi solvente
 (D) aggiungere solvente
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 781 Il prodotto ionico dell'acqua a $25^{\circ}C$ è** B
 (A) 1×10^{-4}
 (B) 1×10^{-14}
 (C) 1×10^{14}
 (D) 1×10^{16}
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 782 Un triangolo rettangolo ha un'area di 10 cm^2 ; i suoi lati valgono** C
 (A) 1 cm, 20 cm, $\sqrt{40}$ cm
 (B) 2 cm, 10 cm, $\sqrt{52}$ cm
 (C) 4 cm, 5 cm, $\sqrt{41}$ cm
 (D) 3 cm, 4 cm, 5 cm
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 783 Il legame chimico presente tra due atomi di carbonio appartenenti ad una catena idrocarburica satura è** B
 (A) ionico

- (B) covalente
- (C) dativo
- (D) metallico
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 784 Quale delle affermazioni seguenti riguardanti l'esito di un esame sostenuto in ambito universitario è vera** D
(A) I voti utilizzabili vanno da 1 a 50
(B) Il superamento dell'esame richiede un voto superiore a 30
(C) A partire dal voto di 48 può anche essere conferita la lode
(D) Nessuna delle affermazioni riportate è vera
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 785 Indicare lo ione perclorato** B
(A) Cl^-
(B) ClO_4^-
(C) ClO
(D) ClO_2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 786 Se una molecola si scioglie in esano e non in acqua, tale molecola sarà** D
(A) polare
(B) ionica
(C) dativa
(D) non polare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 787 Un virus** D
(A) contiene sia DNA che RNA
(B) ha dimensioni simili al plasmodio
(C) vive solo all'interno di batteri
(D) vive all'interno di cellule
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 788 La percentuale approssimata (in volume) dell'azoto nella composizione dell'aria a livello del mare è** A
(A) circa 78%
(B) circa 42%
(C) circa 22%
(D) dal 20 al 50% a seconda della temperatura
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 789 Indica il tipo di radiazione che non viene deviato da un campo elettrico** D
(A) Alfa
(B) Beta +
(C) Beta -
(D) raggi X
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 790 La patata è un esempio di fusto sotterraneo, noto come** C
(A) bulbo
(B) rizoma
(C) tubero
(D) micorriza
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 791 L'energia potenziale di una carica elettrica q coulomb, posta in una posizione dove il potenziale vale V volt è** B
(A) 0
(B) qV
(C) q/V
(D) V
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 792 Esistono cellule dotate sia di mitocondri che di cloroplasti, quali?** C
(A) cellule di mammiferi
(B) cellule di insetti
(C) cellule vegetali
(D) cellule batteriche

- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 793 Il fluoruro di magnesio corrisponde alla formula** D
(A) MgF
(B) Mg(FO)_2
(C) Mg_2F
(D) MgF_2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 794 Delle lampadine sono collegate in serie. Cosa succede quando il filamento di una di esse si interrompe?** B
(A) L'intensità di corrente aumenta
(B) Le lampadine si spengono tutte
(C) Si spengono solo le due lampadine vicino alla lampadina rotta
(D) La potenza dissipata aumenta
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 795 La differenza tra animali omeotermi ed eterotermi consiste nel fatto che** A
(A) gli omeotermi mantengono costante la loro temperatura, gli eterotermi no
(B) gli eterotermi mantengono costante la loro temperatura, gli omeotermi no
(C) gli omeotermi vanno in letargo, mentre gli eterotermi no
(D) gli eterotermi hanno bisogno di mantenere costante la loro temperatura, gli omeotermi invece no
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 796 I moscerini sono** D
(A) crostacei
(B) mammiferi
(C) nematodi
(D) invertebrati
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 797 Di una sostanza si sa che il peso specifico relativo vale 2,7. La densità relativa** A
(A) ha lo stesso valore
(B) vale 2,7 moltiplicato per l'accelerazione di gravità
(C) vale 2,7 diviso l'accelerazione di gravità
(D) si ottiene moltiplicando 2,7 per il volume
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 798 II materiale genetico nei batteri è** D
(A) presente nel nucleo
(B) aploide
(C) diploide
(D) non è separato dal citoplasma
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 799 II rapporto tra due potenze aventi la stessa base è una potenza che ha** D
(A) stessa base ed esponente pari al prodotto degli esponenti
(B) stessa base ed esponente pari al rapporto degli esponenti
(C) non è possibile eseguire alcuna operazione
(D) stessa base ed esponente pari alla differenza degli esponenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 800 Una sostanza che, iniettata nel corpo di un animale, è capace di provocare la formazione di anticorpi si chiama** D
(A) allele
(B) alcaloide
(C) aploide
(D) antigene
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 801 Gli eucarioti sono** A
(A) organismi costituiti da cellule il cui nucleo risulta ben distinto
(B) organismi costituiti da cellule il cui nucleo non risulta ben distinto
(C) organismi primitivi
(D) cellule prive di attività
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 802 L'effetto immediato del blocco della respirazione in cellule eucariotiche è** A

- (A) l'arresto della sintesi di ATP
(B) l'arresto della sintesi di DNA
(C) la morte cellulare
(D) la dispnea
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 803 Una soluzione acquosa di NaOH 0,1 molare ha pH** C
(A) 1
(B) 8
(C) 13
(D) 13,9
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 804 Un recipiente cilindrico è riempito di liquido di densità data. La pressione sul fondo del recipiente dipende** A
(A) dall'altezza del cilindro
(B) dalla sezione del cilindro
(C) dal volume del cilindro
(D) dalla massa del liquido
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 805 L'uomo è un** D
(A) carnivoro
(B) erbivoro
(C) produttore
(D) onnivoro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 806 Un contadino alleva polli e conigli. Se possiede 55 capi che hanno complessivamente 160 zampe quanti sono i conigli?** B
(A) 30
(B) 25
(C) 20
(D) 15
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 807 Se 2 fili identici di resistenza 4 ohm vengono disposti in parallelo, la resistenza equivalente è** B
(A) 8 ohm
(B) 2 ohm
(C) 16 ohm
(D) 0,5 ohm
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 808 Nella catena alimentare, gli organismi autotrofi** C
(A) non esistono
(B) si trovano all'ultima tappa
(C) si trovano alla prima tappa
(D) sono gli insetti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 809 La naftalina appartiene al gruppo** C
(A) degli alcani
(B) degli alcheni
(C) degli idrocarburi aromatici
(D) dei carburi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 810 Una soluzione a pH=3 ha una concentrazione di ioni ossidrile pari a** A
(A) $[\text{OH}^-] = 10^{-11}$
(B) $[\text{OH}^-] = 10^{-9}$
(C) $[\text{OH}^-] = 10^{-3}$
(D) $[\text{OH}^-] = 10^3$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 811 I batteri sono** B
(A) simili ai virus

- (B) procarioti
(C) ricchi di mitocondri
(D) eucarioti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 812 Gli ommatidi sono unità strutturali degli occhi composti tipici di** C
(A) cane
(B) gatto
(C) mosca
(D) uccelli
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 813 La terza legge della dinamica afferma che** A
(A) ad ogni azione corrisponde una reazione uguale e contraria
(B) un corpo soggetto ad una forza acquista una accelerazione proporzionale a tale forza
(C) un corpo che si muove di moto rettilineo uniforme è soggetto ad una forza nulla
(D) la forza peso è una forza conservativa
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 814 Quale delle seguenti quaterne dà l'ordine crescente dei quattro numeri $x = 10^{-2}$; $y = -10^2$; $z = 1/10^{-3}$; $t = -10^{-4}$?** C
(A) z, x, y, t
(B) t, z, x, y
(C) y, t, x, z
(D) t, z, y, x.
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 815 Quale delle seguenti unità esprime una forza?** C
(A) Erg * cm
(B) Watt
(C) Joule/m
(D) Newton * m
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 816 La pioggia favorisce lo sviluppo** D
(A) della peronospora
(B) dell'iodio
(C) delle malattie virali
(D) degli insetti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 817 Gli organi riproduttori maschili del fiore si chiamano** D
(A) petali
(B) stomi
(C) pistilli
(D) stami
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 818 Il decibel è una unità utilizzata** D
(A) nell'ottica
(B) nella termodinamica
(C) nell'idrostatica
(D) nell'acustica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 819 Il lamarckismo si basa** B
(A) sull'assenza di variabilità delle popolazioni
(B) sulla ereditarietà dei caratteri acquisiti
(C) sulla selezione naturale
(D) sulla fissità della specie
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 820 I composti che hanno uguale numero atomico e diverso numero di massa si dicono** B
(A) cationi
(B) isotopi
(C) anioni
(D) eutettici
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 821 L'energia cinetica media di un gas dipende** C
(A) dalla pressione
(B) dal volume del gas
(C) dalla temperatura
(D) dal numero di molecole
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 822 Quale, tra i seguenti composti, NON è un costituente di un generico acido nucleico?** D
(A) Timina
(B) Adenina
(C) Guanina
(D) Serina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 823 I punti di coordinate (3; 4), (6; 8), (9; 12) sono** A
(A) punti di una retta
(B) vertici di un triangolo rettangolo
(C) vertici di un triangolo isoscele
(D) equidistanti dall'origine degli assi cartesiani
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 824 Sono piante eterotermi:** B
(A) solo le leguminose
(B) tutte
(C) le piante parassite
(D) le piante arboree
(E) le piante erbacee
- 825 La desinenza "one", secondo le regole internazionali di nomenclatura, spetta** C
(A) ai sali di acidi a lunga catena
(B) agli esteri
(C) ai chetoni
(D) alle ammidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 826 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?** C
(A) 2 N
(B) 1 N
(C) $\sqrt{2}$ N
(D) 0 N
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 827 Il $\log_5 \sqrt[7]{25}$ è** C
(A) $5/3$
(B) $-3/5$
(C) $2/7$
(D) $3/10$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 828 Il metano è un** A
(A) idrocarburo saturo
(B) idrocarburo aromatico
(C) idrocarburo ciclico
(D) idrocarburo insaturo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 829 Qual è lo stato di aggregazione dell'azoto nelle condizioni normali?** C
(A) Liquido
(B) Solido
(C) Aeriforme
(D) Vetroso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 830 L'espressione $1/2 - 1/2$ è uguale a** C
(A) $1/4$
(B) -1

- (C) 0
(D) -1/4
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 831 L'unità fondamentale degli organismi è** E
(A) il nucleo
(B) il DNA
(C) l'RNA
(D) il cromosoma
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 832 Indicare quale, fra i seguenti composti, è un acido** E
(A) KOH
(B) NaCl
(C) NaOH
(D) LiCl
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 833 Gli insetti hanno** A
(A) tre paia di zampe
(B) sei paia di zampe
(C) un numero variabile di zampe
(D) quattro paia di zampe
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 834 Un triangolo rettangolo ha un angolo di 60°. Quanti gradi vale l'altro angolo acuto?** D
(A) 40°
(B) 90°
(C) 60°
(D) 30°
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 835 II 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** A
(A) metà dei figli avrà il gruppo A e metà il gruppo B, indipendentemente dal sesso
(B) tutti i figli avranno il gruppo A
(C) tutte le figlie avranno il gruppo B
(D) tutti i figli avranno il gruppo zero (00), e tutte le figlie avranno il gruppo B
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 836 Calcolare il valore dell'espressione $(2-3) + (4-5) \cdot (6-8)$** B
(A) 0
(B) 1
(C) -1
(D) 2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 837 In quale dei seguenti moti l'accelerazione tangenziale è nulla?** B
(A) Moto armonico
(B) Moto circolare uniforme
(C) Moto rettilineo uniformemente accelerato
(D) Moto circolare accelerato
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 838 I ribosomi sono presenti nel citoplasma** B
(A) soltanto allo stato libero
(B) allo stato libero, associati tra loro a formare i polisomi, o associati al reticolo endoplasmatico
(C) associati soltanto al reticolo endoplasmatico
(D) soltanto a formare i polisomi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 839 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?** D
(A) Raddoppiando la tensione applicata al conduttore la potenza dissipata raddoppia
(B) Raddoppiando la corrente che passa nel conduttore la potenza dissipata raddoppia
(C) La resistenza del conduttore aumenta proporzionalmente al quadrato della tensione applicata
(D) La resistenza del conduttore non dipende né dalla tensione né dalla corrente

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 840 Valutate le seguenti affermazioni sul legame ionico**(1) il legame ionico si forma tra elementi con valori di elettronegatività molto diversi; (2) il legame ionico si forma tra elementi con valori di potenziale di prima ionizzazione molto simili; (3) il legame ionico si verifica soltanto in soluzione acquosa; (4) il legame ionico è un legame direzionale; (5) il legame ionico è un legame non direzionale. UNA sola delle seguenti affermazioni è **CORRETTA**. Quale? B
- (A) Soltanto le affermazioni 1 e 4 sono giuste
 (B) Soltanto le affermazioni 1 ed 5 sono giuste
 (C) Soltanto le affermazioni 2 e 3 sono giuste
 (D) Soltanto le affermazioni 2 ed 5 sono giuste
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 841 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** A
- (A) viene sviluppata la stessa quantità di calore
 (B) il corpo di massa maggiore sviluppa una quantità di calore maggiore
 (C) il corpo di massa minore sviluppa una quantità di calore maggiore
 (D) la quantità di calore dipende dal coefficiente di attrito
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 842 La diraspatura consiste** B
- (A) nel separare il raspo e i vinaccioli dal resto della vendemmia;
 (B) nel separare il raspo dal resto della vendemmia;
 (C) nel separare il raspo e le bucce dal resto della vendemmia;
 (D) nel separare la polpa dalle vinacce
 (E) nell'allontanare le fecce dopo la fermentazione alcolica.
- 843 L'area di un triangolo è determinata dalla formula $A = bh/2$, dove b è la base e h è l'altezza del triangolo. Se la base è moltiplicata per 4 e l'altezza è divisa per due, l'area del nuovo triangolo** B
- (A) è otto volte l'area precedente
 (B) è il doppio dell'area precedente
 (C) è la metà dell'area precedente
 (D) è quattro volte l'area precedente
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 844 Per disidratazione (perdita di H_2O) degli alcoli, ottengo** A
- (A) alcheni
 (B) alcani
 (C) alchini
 (D) acidi carbossilici
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 845 Quale dei seguenti elementi non appartiene al I gruppo?** B
- (A) Li
 (B) Mg
 (C) Na
 (D) Rb
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 846 Il movimento è il risultato** C
- (A) della contrazione di un singolo muscolo
 (B) del rilassamento di un singolo muscolo
 (C) della contrazione e del rilassamento di coppie di muscoli, detti antagonisti
 (D) di un'azione involontaria
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 847 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?** C
- (A) $1,5 \pi$
 (B) 6π
 (C) 4π
 (D) 3π
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 848 A pH inferiore al suo punto isoelettrico, un amminoacido è prevalentemente in forma** B

- (A) anfionica
(B) cationica
(C) senza carica
(D) anionica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 849 È possibile comprimere adiabaticamente un gas perfetto a temperatura costante?** D
(A) Sì, e il lavoro compiuto dal gas sarà positivo
(B) Sì, e il lavoro compiuto dal gas sarà negativo
(C) Sì, e il lavoro compiuto dal gas sarà nullo
(D) No, non è possibile
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 850 Un'amide è rappresentata dalla formula** C
(A) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—NH}_2$
(B) $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$
(C) $\text{CH}_3\text{—CONH}_2$
(D) $\text{CH}_3\text{—COONH}_4$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 851 Vive 72 ore** D
(A) una cellula uovo
(B) una cellula dell'epidermide
(C) un eritrocita
(D) uno spermatozoo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 852 Le piante decidue sono le piante** D
(A) sempreverdi
(B) succulente
(C) sciafile
(D) caducifolie
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 853 L'unità di misura usata per esprimere il peso atomico relativo** E
(A) è g (grammo)
(B) è gcm^{-3}
(C) è [micro]g (microgrammo)
(D) è g/eV (grammo/elettronvolt)
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 854 A quale classe di monosaccaridi appartiene il glucosio?** D
(A) Triosi
(B) Tetrosi
(C) Pentosi
(D) Esosi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 855 Tre delle seguenti unità di misura riguardano la stessa grandezza fisica ed una no. Quale?** D
(A) Pascal
(B) Torr
(C) Atmosfera
(D) Chilogrammo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 856 Una sola delle seguenti associazioni è ERRATA. Indicare quale** B
(A) HNO_2 = acido nitroso
(B) NH_4B = ammonio bromuro
(C) H_3PO_4 = acido ortofosforico
(D) H_2SO_3 = acido solforoso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 857 Quale delle seguenti formule è quella dell'acido formico?** C
(A) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
(B) $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$
(C) HCOOH
(D) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 858 Quale tra questi è un ormone sessuale maschile?** C
(A) Estrogeno
(B) Aldosterone
(C) Testosterone
(D) Ossitocina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 859 La glicina (o glicocollo) è** B
(A) un polisaccaride
(B) un amminoacido
(C) un polimero di sintesi
(D) una proteina adesiva
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 860 Tra i fenomeni seguenti segnare quello che NON indica un cambiamento di stato** B
(A) fusione
(B) conduzione
(C) solidificazione
(D) condensazione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 861 Quale, tra questi paesi, produce più vino** E
(A) Argentina
(B) Spagna
(C) Italia
(D) Sud Africa
(E) Francia
- 862 Un metodo per uccidere sia i batteri che le loro spore è** E
(A) la fissazione
(B) la centrifugazione
(C) la bollitura
(D) la pasteurizzazione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 863 Qual è la struttura spaziale di una ibridazione sp^3 ?** A
(A) Tetraedrica
(B) Quadrata
(C) Cubica
(D) Cilindrica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 864 Il campo elettrico E si misura in (N =Newton, C =Coulomb, V =Volt, m =metro)** A
(A) N/C e V/m
(B) $N \cdot C$ e V/m
(C) V/m e $N \cdot m$
(D) $V \cdot m$ e N/C
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 865 In generale il contenuto totale di acqua in un organismo animale** B
(A) oscilla notevolmente e regolarmente durante il corso della vita
(B) diminuisce dai primi stadi di sviluppo fino alla senescenza
(C) non varia durante tutta la vita
(D) aumenta dai primi stadi di sviluppo fino alla senescenza
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 866 I decompositori sono** D
(A) organuli che eliminano il materiale inutilizzabile dalla cellula
(B) organismi che decompongono H_2O e CO_2
(C) enzimi che scindono le proteine
(D) organismi che si nutrono di resti di piante e di animali
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 867 La costante R dell'equazione di stato dei gas ($PV = nRT$) è** C
(A) un numero adimensionale
(B) un numero variabile con T
(C) dipende dal tipo di unità di misura prescelto

- (D) un numero variabile con P, T e V
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 868 Lo studio dei metodi di classificazione degli esseri viventi è denominato** D
(A) biologia
(B) ecologia
(C) speciazione
(D) tassonomia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 869 I saprofiti ed i parassiti si nutrono di** C
(A) esclusivamente organismi morti
(B) esclusivamente materiale inorganico
(C) materiale organico
(D) organismi vegetali
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 870 Il glucosio è solubile in acqua e non si scioglie in benzene. In relazione a questa caratteristica il glucosio è un solido** B
(A) ionico
(B) polare
(C) non polare
(D) idratato
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 871 L'acido perclorico corrisponde alla formula** D
(A) HClO
(B) HClO_2
(C) HClO_3
(D) HClO_4
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 872 In quali delle seguenti cellule è assente il nucleo?** C
(A) Neuroni
(B) Cellule epiteliali
(C) Eritrociti umani
(D) Cellule nervose
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 873 Un campo magnetico può essere prodotto da** C
(A) due cariche elettriche fisse, uguali e opposte
(B) da un dipolo elettrico in equilibrio fra le armature di un condensatore piano e parallelo
(C) da una carica in moto
(D) un campo elettrostatico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 874 Gli organismi che si procurano nutrimento assorbendolo da organismi morti, sono detti** C
(A) autotrofi
(B) eterotrofi
(C) saprofiti
(D) simbionti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 875 Indicare le soluzioni dell'equazione $x^2 + x = 0$** A
(A) 0 e -1
(B) 2 e -2
(C) -1 e 1
(D) 0 e 1
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 876 Quando la $[\text{H}_+]$ è minore della $[\text{OH}_-]$?** D
(A) A pH = 7
(B) A pH = 1
(C) A pH = 6
(D) A pH = 8
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 877 Organismi procarioti per lo più unicellulari, non possedenti nucleo ben differenziato, ma** E

- un'unica molecola di DNA, si chiamano**
(A) batteriofagi
(B) virus
(C) sporozoi
(D) bastoncelli
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 878 $5^3/5^{-3} =$** A
(A) 15.625
(B) 25
(C) 1
(D) 5
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 879 L'oidio della vite è conosciuta anche come** A
(A) mal bianco
(B) escoriosi
(C) muffa grigia
(D) muffa nera
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 880 Un organismo in anossia è** D
(A) ricco di ossigeno
(B) di colorito rosso vivo
(C) capace di vivere a lungo
(D) in assenza di ossigeno
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 881 Sono aploidi** A
(A) gli organismi che possiedono un singolo corredo di cromosomi in ciascun nucleo cellulare
(B) gli organismi che possiedono un doppio corredo di cromosomi in ciascun nucleo cellulare
(C) gli organismi privi di arti
(D) i prodotti della fusione dei gameti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 882 La retta di equazione $y = 3x$** B
(A) è parallela all'asse x.
(B) passa per il punto P=(2,6)
(C) non passa per l'origine
(D) è parallela all'asse y
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 883 L'energia elettrica si misura in** D
(A) Volt
(B) Ohm
(C) Coulomb
(D) Joule
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 884 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** A
(A) $= 4/3$
(B) $= 1$
(C) $= 3/4$
(D) $= 2$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 885 I mitocondri sono** A
(A) organuli citoplasmatici
(B) strutture dell'apparato meiotico
(C) strutture di giunzione
(D) organali nucleari
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 886 I grassi e gli oli sono** E
(A) carboidrati
(B) zuccheri

- (C) protidi
(D) vitamine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 887 Un atomo in condizioni neutre contiene 7 elettroni, 7 protoni e 8 neutroni. Il numero atomico risulta quindi** A
(A) 7
(B) 8
(C) 14
(D) 15
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 888 A cos'è uguale $8^{2/3}$?** C
(A) 2
(B) 3
(C) 4
(D) 12
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 889 Il processo che permette agli Artropodi di crescere e di liberarsi dell'esoscheletro, per elaborarne uno nuovo, viene detto** D
(A) metamorfosi
(B) letargo
(C) mimetismo
(D) muta
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 890 La telofase è** B
(A) una fase del processo di sintesi dell'RNA
(B) una fase del ciclo mitotico
(C) una fase del ciclo del carbonio
(D) una fase del ciclo dell'azoto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 891 La capacità di un condensatore è inversamente proporzionale** C
(A) alla superficie delle armature
(B) alla costante dielettrica del dielettrico interposto fra le armature
(C) alla distanza delle armature
(D) al potenziale applicato
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 892 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?** D
(A) 2
(B) 2π
(C) π
(D) $2^{1/2}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 893 L'acetato di isopropile è un** B
(A) etere
(B) estere
(C) sale organico
(D) epossido
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 894 Le intensità di 2 grandezze fisiche si dicono direttamente proporzionali quando** B
(A) crescono contemporaneamente
(B) il loro rapporto è costante
(C) il loro prodotto è costante
(D) la loro somma è costante
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 895 Indicare quale dei seguenti elementi non è un metallo** B
(A) Li
(B) P
(C) Ca
(D) Cu

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 896** $10^{-3} + 10^{-5}$ B
(A) $= 10^{-8}$
(B) $> 10^{-3}$
(C) $< 10^{-3}$
(D) $= 2 \cdot 10^{-3}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 897** **La clorofilla è:** C
(A) un enzima
(B) un acido nucleico
(C) un pigmento fogliare
(D) nessuno dei tre
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 898** **La frazione generatrice di 0,75 è** D
(A) 1/75
(B) 7/5
(C) 100/75
(D) 75/100
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 899** **Una sfera di alluminio, avente massa 0,5 kg, calore specifico 0,21 kCal/kg °C, densità 2,7 g/cm³ e alla temperatura di 280 K, viene immersa in 150 kg di acqua. La temperatura finale dell'acqua** D
(A) aumenta di 3 K
(B) aumenta di 3 °C
(C) rimane invariata
(D) non può essere determinata con i soli dati forniti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 900** **Quando un grave lanciato verticalmente verso l'alto ricade nel punto di lancio, il lavoro complessivo effettuato nel campo gravitazionale è** C
(A) positivo
(B) negativo
(C) complessivamente nullo, ma non nullo nella fase ascendente e in quella discendente
(D) nullo perché costantemente nullo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 901 Quanti litri di anidride carbonica si formano per combustione completa di 120 g di carbone a condizioni standard?** B
 (A) 120
 (B) 224
 (C) 44
 (D) 10
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 902 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?** C
 (A) $45/14$
 (B) 2,718
 (C) 3,75
 (D) 3,50
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 903 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** A
 (A) As e N
 (B) O e As
 (C) N e H
 (D) As e H
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 904 L'energia cinetica di un corpo è** A
 (A) direttamente proporzionale alla sua massa
 (B) direttamente proporzionale alla sua velocità
 (C) direttamente proporzionale alla sua quota
 (D) inversamente proporzionale al quadrato della sua velocità
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 905 Una cellula si divide regolarmente in due nuove cellule in ogni unità di tempo T. Quante cellule troveremo dopo un lasso di tempo = 5T?** C
 (A) 13
 (B) 16
 (C) 32
 (D) 63
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 906 Gli artropodi posseggono** A
 (A) uno scheletro esterno
 (B) uno scheletro interno
 (C) non presentano scheletro
 (D) presentano scheletro idrostatico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 907 Il peso di un corpo, a livello del mare, varia con la latitudine; le due cause principali sono** A
 (A) la Terra ruota e non è sferica
 (B) la massa del corpo non è costante e la Terra ruota
 (C) la massa del corpo non è costante e la Terra non è sferica
 (D) le azioni della Luna e del Sole
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 908 La circonferenza può essere definita come il luogo geometrico dei punti** D
 (A) di un piano, equidistanti da due punti distinti
 (B) dello spazio, equidistanti da un punto prefissato
 (C) di un piano, equidistanti da un punto prefissato esterno alla circonferenza stessa
 (D) di un piano, equidistanti da un punto prefissato
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 909 Per y diverso da zero, l'espressione $x - y^{-1}$ equivale all'espressione** A
 (A) $(x*y - 1)/y$
 (B) $(y - x)/(x*y)$
 (C) $(x/y) - 1$
 (D) $(x - 1)/y$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 910 Che cosa è l'acqua pesante?** D
(A) L'acqua raffreddata al di sotto di 0 °C ancora allo stato liquido
(B) Una soluzione concentrata di vari isotopi
(C) L'acqua surriscaldata oltre 100 °C
(D) L'acqua con due atomi di deuterio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 911 La penetrazione di un virus o di una sua parte all'interno di una cellula è detta** C
(A) infestazione
(B) tumore
(C) infezione
(D) vivisezione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 912 Sono aploidi** C
(A) tutte le cellule presenti nell'organismo
(B) i mitocondri
(C) le cellule germinali
(D) le cellule epiteliali
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 913 Per fenotipo si intende** A
(A) il corredo cromosomico che si manifesta all'esterno interagendo con l'ambiente
(B) il corredo cromosomico che non si manifesta
(C) l'insieme dei cromosomi sessuali
(D) l'insieme dei cromatidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 914 La somma di 3 numeri ciascuno elevato a zero è** B
(A) una quantità negativa
(B) una quantità positiva
(C) una quantità che può essere positiva e negativa a seconda del valore assoluto dei numeri
(D) zero
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 915 Un'accelerazione dal punto di vista dimensionale, è** D
(A) (lunghezza) ⁻²/tempo
(B) lunghezza/tempo
(C) (lunghezza) ²/tempo
(D) lunghezza/(tempo) ²
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 916 Quale sarà la soluzione dell'equazione $\cos x = 2$?** E
(A) $x = 0$
(B) $x = 1^\circ$
(C) $x = 30^\circ$
(D) $x = 60^\circ$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 917 Ogni atomo di carbonio nell'etano ha ibridazione** C
(A) sp
(B) sp²
(C) sp³
(D) sp¹d
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 918 Un cubetto di ghiaccio galleggia sull'acqua perché** C
(A) solidificando, l'acqua diminuisce di volume
(B) la temperatura del ghiaccio è inferiore a quella dell'acqua
(C) la densità del ghiaccio è inferiore a quella dell'acqua
(D) il peso specifico del ghiaccio è superiore a quello dell'acqua
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 919 Il maltosio è formato da** E
(A) fruttosio + galattosio
(B) glucosio + fruttosio
(C) mannosio + fruttosio
(D) saccarosio + glucosio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 920 Quale dei seguenti sistemi non è eterogeneo?** E
 (A) Schiuma
 (B) Sospensione
 (C) Fumo
 (D) Emulsione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 921 La capacità elettrica di un condensatore** C
 (A) è caratteristica solo dei condensatori piani
 (B) rappresenta le dimensioni del condensatore
 (C) è il rapporto fra la carica su di una armatura e la d. d. p. fra le armature
 (D) è il rapporto fra la d. d. p. fra le armature e la carica su di una armatura
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 922 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 dalla sponda vale** D
 (A) $10 m * V$
 (B) $0 m * V$
 (C) $2 m * V^2$
 (D) $2 m * V$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 923 Il colore del vino rosso è dovuto** E
 (A) agli acidi.
 (B) alle proteine.
 (C) agli zuccheri.
 (D) alle vitamine.
 (E) agli antociani.
- 924 La soluzione in cui prevale la concentrazione degli ioni idronio H_3O^+ rispetto agli ioni OH^- ha** A
 (A) $pH < di 7$
 (B) $pH = 5$
 (C) $pH > di 7$
 (D) $pH = 7$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 925 Il fruttosio è** B
 (A) un aldoesoso
 (B) un chetoesoso
 (C) un chetopentoso
 (D) un aldopentoso
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 926 La reazione oscura della fotosintesi richiede disponibilità di** B
 (A) luce
 (B) anidride carbonica
 (C) ribosio
 (D) fosforo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 927 Quale fra questi è il cloroformio?** D
 (A) CH_3Cl
 (B) CCl_4
 (C) CH_2Cl_2
 (D) $CHCl_3$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 928 Due automobili A (massa 1000 kg) e B (massa 2250 kg) hanno la stessa energia cinetica quando le rispettive velocità sono ad esempio** B
 (A) $A = 20 \text{ km/h}$ e $B = 40 \text{ km/h}$
 (B) $A = 60 \text{ km/h}$ e $B = 40 \text{ km/h}$
 (C) $A = 50 \text{ km/h}$ e $B = 100 \text{ km/h}$
 (D) $A = 100 \text{ km/h}$ e $B = 225 \text{ km/h}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 929 l'ereditarietà dei caratteri viene regolata dalle leggi di** A
(A) Mendel
(B) Balfour
(C) Monod
(D) Watson
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 930 Come va considerata una soluzione acquosa di cloruro di sodio?** C
(A) Corpo semplice
(B) Composto
(C) Mescolanza omogenea
(D) Mescolanza eterogenea
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 931 II filamento di RNA prodotto per trascrizione da un gene, la cui sequenza di basi codifica per la sequenza aminoacidica di una proteina è chiamata** B
(A) RNA ribosomiale
(B) RNA messaggero
(C) RNA polimerasi
(D) rottura cromatidica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 932 Le armature di un condensatore sono collegate ai poli di una batteria. Allontanando le armature del condensatore** C
(A) viene prelevata altra energia dalla batteria
(B) varia la differenza di potenziale fra le armature
(C) si riduce la capacità
(D) il campo elettrico fra le armature del condensatore non varia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 933 II corredo cromosomico di un individuo, rappresentato come un insieme di cromosomi sistemati in coppie omologhe ed etichettati, è detto** D
(A) allelismo
(B) genotipo
(C) fenotipo
(D) cariotipo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 934 Il neutrone** D
(A) ha carica positiva
(B) ha carica negativa
(C) è una particella priva di massa
(D) ha carica nulla
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 935 Durante la fase M del ciclo cellulare** B
(A) la cellula sintetizza DNA
(B) la cellula si divide
(C) la cellula è a riposo
(D) avviene la moltiplicazione degli organuli cellulari
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 936 Il mosto di uve da sottoporre a vinificazione in bianco deve essere** C
(A) pastorizzato.
(B) liofilizzato.
(C) illimpidito.
(D) deodorato.
(E) decolorato.
- 937 Quale dei seguenti composti è un alogenuro alchilico?** B
(A) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
(B) CH_3Cl
(C) $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$
(D) CH_3OCH_3
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 938 Le linee di forza del campo magnetico prodotto da un filo rettilineo indefinito percorso da corrente sono** A

- (A) circonferenze aventi per asse il filo A
- (B) eliche cilindriche aventi per asse il filo
- (C) rette parallele al filo
- (D) rette ortogonali al filo e convergenti in esso
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 939 I monosaccaridi sono** E
- (A) un lungo polimero di amminoacidi
 - (B) composti che presentano un gruppo carbossilico
 - (C) sinonimo di glicogeno
 - (D) costituenti del DNA
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 940 Quale degli acidi grassi sotto indicati contiene un solo doppio legame tra carbonio e carbonio?** B
- (A) Acido stearico
 - (B) Acido oleico
 - (C) Acido linoleico
 - (D) Acido linolenico
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 941 La media aritmetica tra $(1/2)^{-2}$ e $(1/2)^2$ è** C
- (A) uguale a 0
 - (B) minore di 0
 - (C) uguale a 17/8
 - (D) uguale a 17/4
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 942 II reticolo endoplasmatico è** D
- (A) la sede della sintesi proteica
 - (B) la sede della respirazione cellulare
 - (C) un artefatto della tecnica istologica, visibile all'interno del citoplasma
 - (D) costituito da una complessa rete di membrane all'interno del citoplasma
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 943 Un barometro è uno strumento che serve per misurare** C
- (A) l'umidità atmosferica
 - (B) la temperatura ambiente
 - (C) la pressione atmosferica
 - (D) la quantità di carica
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 944 Un moto si dice periodico quando** C
- (A) le grandezze fisiche che vi compaiono hanno sempre gli stessi valori
 - (B) la velocità del mobile è sempre costante
 - (C) le variabili del moto assumono gli stessi valori ad intervalli di tempo uguali
 - (D) l'accelerazione del mobile non è mai nulla
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 945 L'evaporazione e le precipitazioni fanno parte** B
- (A) del ciclo dell'azoto
 - (B) del ciclo dell'acqua
 - (C) di una legge fisica che le collega
 - (D) del ciclo di Krebs
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 946 Il sistema $ax + by = c$; $a_1x + b_1y = c_1$ ha una unica soluzione soltanto se** B
- (A) $ab_1 - a_1b = 0$
 - (B) $ab_1 - a_1b \neq 0$
 - (C) $ac_1 - a_1c = 0$
 - (D) $ac_1 - a_1c \neq 0$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 947 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?** C
- (A) Tetano
 - (B) Brucellosi

- (C) Botulismo
- (D) Lebbra
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 948 I geni** A
- (A) determinano le caratteristiche strutturali e funzionali di ciascun individuo
 - (B) determinano soltanto le caratteristiche strutturali di ciascun individuo
 - (C) determinano soltanto le caratteristiche funzionali di ciascun individuo
 - (D) non esistono nell'uomo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 949 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** C
- (A) 1800 watt
 - (B) 45 watt
 - (C) 0 watt
 - (D) 8 watt
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 950 Indicare il composto che appartiene agli idrocarburi aromatici policiclici** D
- (A) toluene
 - (B) benzene
 - (C) cicloesano
 - (D) fenantrene
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 951 Indicare tra le seguenti la formula molecolare dell'acido tiosolforico** B
- (A) H_2SO_4
 - (B) $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$
 - (C) H_2SO_3
 - (D) H_2S
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 952 Gli atomi di idrogeno nel metano sono** A
- (A) metilici
 - (B) secondari
 - (C) terziari
 - (D) quaternari
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 953 La partenogenesi è** D
- (A) una forma di sviluppo embrionale
 - (B) la rigenerazione dei tessuti
 - (C) una forma di sviluppo post-embrionale
 - (D) una forma di riproduzione senza l'intervento del sesso maschile
 - (E) la riproduzione in età giovanile
- 954 Nel piano cartesiano, le rette di equazioni $Y=2*X+A$ e $Y=2*X-3-B$ con A e B diversi da zero** A
- (A) sono parallele fra loro
 - (B) sono entrambe parallele all'asse delle ascisse (X)
 - (C) sono entrambe parallele all'asse delle ordinate (Y)
 - (D) si intersecano nel punto $X=0, Y=0$, origine degli assi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 955 Il movimento di adduzione permette che l'arto** B
- (A) si allontani dal corpo
 - (B) si avvicini al corpo
 - (C) si fletta
 - (D) si sposti in avanti
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 956 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?** B
- (A) 81/10
 - (B) 10
 - (C) 90/10
 - (D) 100/9
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 957 L'urea è un composto azotato. Pertanto non può derivare dal metabolismo di** C
 (A) peptidi
 (B) polipeptidi
 (C) polisaccaridi
 (D) glicoproteine
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 958 Una lampadina da 100 W e un ferro da stiro da 1 kW possono consumare la stessa energia?** D
 (A) Sì, quando sono alimentati in parallelo
 (B) Sì, quando sono alimentati in serie
 (C) Sì, se funzionano per tempi uguali
 (D) Sì, se funzionano per tempi inversamente proporzionali alla loro potenza
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 959 Il composto $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ corrisponde a** D
 (A) carbonato acido di magnesio
 (B) carbonato di calcio
 (C) carbonato biacido di calcio
 (D) bicarbonato di calcio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 960 Il potenziale elettrico si misura in** B
 (A) Coulomb/Joule
 (B) Joule/Coulomb
 (C) Ohm/Joule
 (D) Joule/Ohm
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 961 Quanto vale l'espressione $1/2 - 1/3 - 1/4$?** A
 (A) $-1/12$
 (B) $1/12$
 (C) $1/6$
 (D) $-1/6$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 962 Aggiungendo acido solforico ad una soluzione** B
 (A) il pH cresce
 (B) il pH diminuisce
 (C) il pH non cambia
 (D) il pH diventa maggiore di 7
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 963 Spallanzani e Pasteur dimostrarono che la generazione spontanea dei microrganismi è** D
 (A) spontanea
 (B) normale
 (C) rara
 (D) impossibile
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 964 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)** A
 (A) $2 * T$
 (B) $4 * T$
 (C) T
 (D) $T/2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 965 La quantità di calore si può misurare in** A
 (A) joule
 (B) gradi centigradi
 (C) atmosfere
 (D) grammi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 966 Quale fra questi è un disaccaride** C

- (A) galattosio
- (B) glucosio
- (C) maltosio
- (D) ribosio
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 967 In un nucleo atomico il numero dei neutroni è sempre** D
(A) pari al numero degli elettroni
(B) pari al numero dei protoni
(C) dato dalla differenza tra peso dei protoni e peso degli elettroni
(D) dato dalla differenza tra numero di massa e numero atomico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 968 Un cromosoma sessuale presente solo nei maschi è** B
(A) il cromosoma X.
(B) il cromosoma Y
(C) il cromosoma S
(D) l'autosoma
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 969 La desinenza -olo, in chimica organica, è tipica degli?** C
(A) acidi-carbossilici
(B) esteri
(C) alcoli
(D) eteri
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 970 Quale dei seguenti organi è di natura muscolare?** D
(A) Polmoni
(B) Fegato
(C) Milza
(D) Utero
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 971 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** B
(A) 49 m/s
(B) 7 m/s
(C) 42 m/s
(D) $24,5 \text{ m/s}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 972 Qual è l'anidride dell'acido solforico?** B
(A) SO_2
(B) SO_3
(C) H_2SO_4
(D) H_2S
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 973 La fermentazione alcolica è dovuta a** B
(A) funghi
(B) lieviti
(C) batteri
(D) acari
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 974 Una soluzione neutra è caratterizzata** D
(A) da una pressione osmotica uguale a quella atmosferica
(B) dalla concentrazione dell'idrogeno uguale a quella dell'ossigeno
(C) dalla concentrazione dello ione idrogeno uguale a quella dello ione ossigeno
(D) dalla concentrazione dello ione idrogeno uguale a quella dello ione ossidrile
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 975 Detti rispettivamente P e V la pressione ed il volume di un gas perfetto si ha che** C
(A) $PV = \text{costante}$ comunque vari la temperatura
(B) $P/V = \text{costante}$ comunque vari la temperatura
(C) $PV = \text{costante}$ a temperatura costante
(D) $P/V = \text{costante}$ a temperatura costante
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 976 Il fruttosio è** B
(A) un aldoesoso
(B) un chetoesoso
(C) un chetopentoso
(D) un chetotetroso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 977 Le ossa degli uccelli vengono dette** C
(A) ossa aeree
(B) ossa polmonari
(C) ossa pneumatiche
(D) ossa aleatorie
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 978 Fondamentale nelle risposte immunologiche è** B
(A) la presenza del batterio intero
(B) la reazione antigene-anticorpo
(C) la produzione di anticorpi incompleti che si completeranno nel legame con l'antigene
(D) l'attività dei linfociti T citotossici contro molecole estranee
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 979 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** B
(A) $5R/2$
(B) $R/4$
(C) R
(D) $3R/2$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 980 L'accelerazione del moto rettilineo uniforme è** B
(A) proporzionale alla velocità
(B) nulla
(C) costante ma non nulla
(D) proporzionale allo spostamento
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 981 Per c diverso da 0, è $(12c - 2b)/2c =$** D
(A) $6c - b/c$
(B) $6 - 2b$
(C) $(6 - 2b)/c$
(D) $6 - b/c$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 982 Il termine esoso indica** D
(A) un composto chimico che commercialmente ha un prezzo troppo elevato
(B) disaccaride
(C) polisaccaride
(D) uno zucchero la cui catena è formata da 6 atomi di C
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 983 Quale delle seguenti soluzioni ha il pH minore?** A
(A) HCl 0,8 N
(B) HCl 0,1 N
(C) HCl 0,01 N
(D) HCl 0,2 N
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 984 Lo sviluppo di un individuo dalla fecondazione allo stadio adulto si definisce con il termine** D
(A) gastrulazione
(B) ovogenesi
(C) spermiogenesi
(D) ontogenesi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 985 Gli ormoni sono composti che hanno le seguenti funzioni** E
(A) sono prodotti di trasformazione delle proteine

- (B) vengono introdotti con gli alimenti e servono al controllo dei processi di assimilazione
- (C) sono tutti i regolatori della funzione riproduttiva e quindi sono presenti solo durante l'età feconda
- (D) sono prodotti di trasformazione delle vitamine e servono a controllare l'accrescimento
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 986 Secondo Lamarck, il meccanismo che permette l'evoluzione è** A
- (A) l'ereditarietà dei caratteri acquisiti
 - (B) la selezione naturale
 - (C) la lotta per la sopravvivenza
 - (D) la selezione causata da catastrofi geologiche
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 987 Nel S.I. il Newton misura** E
- (A) una pressione
 - (B) un momento
 - (C) un'energia
 - (D) una potenza
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 988 Nel moto circolare uniforme il vettore** A
- (A) velocità ruota
 - (B) velocità è costante
 - (C) velocità è nullo
 - (D) accelerazione è costante
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 989 Quali delle seguenti affermazioni è vera: un organismo pluricellulare** D
- (A) è costituito da un di unico tipo di cellule
 - (B) appartiene esclusivamente al regno vegetale
 - (C) appartiene esclusivamente al regno animale
 - (D) è costituito da più cellule
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 990 Se un corpo si muove di moto naturalmente accelerato, partendo con velocità iniziale nulla** A
- (A) la velocità è proporzionale al tempo trascorso
 - (B) la distanza è proporzionale al tempo trascorso
 - (C) la velocità è costante
 - (D) l'accelerazione è nulla
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 991 Nelle cellule eucariote** C
- (A) avvengono solo processi aerobici
 - (B) avvengono solo processi anaerobici
 - (C) avvengono processi sia aerobici (prevalentemente) che anaerobici
 - (D) avviene sempre la fotosintesi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 992 Un sistema economico è definito aperto quando** D
- (A) le imprese non producono le quantità sufficienti per soddisfare la domanda nazionale
 - (B) le imprese consentono ai dipendenti di partecipare agli utili ottenuti
 - (C) lo Stato rinuncia ad essere esso stesso imprenditore
 - (D) non esistono barriere che ostacolano le importazioni e le esportazioni.
 - (E) esiste un'ampia libertà di scegliere il dazio preferito
- 993 La decima parte di 10^{20} è** D
- (A) 1^{20}
 - (B) 10^{21}
 - (C) 10^{10}
 - (D) 10^{19}
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 994 La densità dell'aria** D
- (A) cresce linearmente con l'altezza
 - (B) cresce, ma non linearmente, con l'altezza
 - (C) diminuisce linearmente con l'altezza

- (D) diminuisce, ma non linearmente, con l'altezza
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 995 Un sistema di corpi si dice isolato se** A
(A) se non vi sono forze esterne che agiscono su di esso
(B) ha energia cinetica nulla
(C) ha energia potenziale nulla
(D) ha energia meccanica nulla
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 996 II citoscheletro** C
(A) conferisce forma alla cellula, ma non funge da base per i suoi movimenti
(B) non conferisce forma alla cellula, ma funge da base per i suoi movimenti
(C) conferisce forma alla cellula e funge da base per i suoi movimenti
(D) non conferisce forma alla cellula e non funge da base per i suoi movimenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 997 Quale dei termini seguenti ha il significato più vicino a quello del termine 'fagocitosi'** C
(A) bulimia
(B) anoressia
(C) endocitosi
(D) esocitosi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 998 "Anfibio" significa** A
(A) doppio modo di vita
(B) vita terrestre
(C) vita acquatica
(D) privo di corda
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 999 Mezzo chilometro quadrato equivale a metri quadrati** A
(A) 500.000
(B) 5000
(C) 50.000
(D) 100.000
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1000 Quando l'acqua si trasforma in ghiaccio a pressione atmosferica** E
(A) viene assorbito calore
(B) aumenta la temperatura
(C) diminuisce la temperatura
(D) si decompone
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1001 Una resistenza elettrica percorsa da corrente elettrica dissipa una certa quantità di energia. Nel S.I essa viene misurata in** D
(A) Ampere
(B) Coulomb
(C) Volt x Ampere
(D) Joule
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1002 Diminuendo la pressione esterna esercitata sulla superficie libera di un liquido, la temperatura di ebollizione** B
(A) aumenta
(B) diminuisce
(C) resta costante
(D) dipende dal liquido
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1003 Il numero di neutroni presenti nell'isotopo del platino $^{190}_{78}\text{Pt}$ è pari a** B
(A) 78
(B) 112
(C) 190
(D) 268
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1004 Un elettrolita che può comportarsi sia come acido che come base è definito** C
 (A) neutro
 (B) tampone
 (C) anfotero
 (D) anionico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1005 Quando l'enzima e il suo substrato si combinano** D
 (A) non avviene nessun cambiamento spaziale
 (B) si modifica la struttura primaria della proteina
 (C) viene ceduta energia termica all'enzima
 (D) avvengono cambiamenti di conformazione a carico del substrato
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1006 Il solfato di calcio corrisponde alla formula** C
 (A) Ca_3SO_4
 (B) CaSO_3
 (C) CaSO_4
 (D) non esiste
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1007 Cosa rappresenta la molarità?** A
 (A) Esprime il numero di moli di soluto contenute in 1 l di soluzione
 (B) Esprime il numero di moli di soluto contenute in 1 Kg di soluzione
 (C) Esprime il peso in grammi di soluto contenute in 1 l di soluzione
 (D) Esprime il numero di moli di soluto contenute in 1 l di solvente puro
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1008 Cos'è il pirrolo?** D
 (A) Un alcano
 (B) Un cicloalcano
 (C) Un idrocarburo insaturo
 (D) Un composto eterociclico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1009 Per a,b,x diversi da zero, se il rapporto tra a e b è uguale al rapporto tra b ed x, il valore di x è** C
 (A) $x = a \cdot b$
 (B) $x = a/b$
 (C) $x = b^2/a$
 (D) $x = a/b^2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1010 Una spira ruota fra i poli Nord e Sud di un magnete. Il valore assoluto della forza elettromotrice indotta è massima quando** C
 (A) la faccia della spira è perpendicolare alle linee di forza
 (B) la faccia della spira forma un angolo di 45 gradi con le linee di forza
 (C) la faccia della spira è parallela alle linee di forza
 (D) la spira si trova nelle immediate vicinanze di uno dei due poli
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1011 Indicare l'acido triprotico** D
 (A) acido solfidrico
 (B) acido cloridrico
 (C) acido acetico
 (D) acido fosforico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1012 Il gene è costituito da** A
 (A) DNA
 (B) nucleosidi
 (C) nucleoli
 (D) ribosomi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1013 Il meccanismo di fondo dell'evoluzione secondo Darwin è** A

- (A) la selezione naturale di variazioni ereditabili
- (B) il sapere ereditare i caratteri acquisiti
- (C) la lotta per la sopravvivenza
- (D) la selezione che viene operata tramite catastrofi geologiche
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1014 I sali sono composti che si formano dalla reazione di** D
(A) un ossidante e un riducente
(B) un ossido ed un metallo
(C) un non-metallo con ossigeno
(D) un acido e una base
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1015 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 è giusta. Quale? La struttura primaria di una proteina è determinata da legami** B
(A) di tipo B e A
(B) di tipo B
(C) di tipo B e D
(D) di tipo B e C
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1016 La forza che si esercita tra due cariche elettriche statiche** B
(A) si misura in volt
(B) si misura in newton
(C) si misura in farad/metro
(D) è inversamente proporzionale alla distanza tra le due cariche
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1017 Un corpo A è a temperatura maggiore di un corpo B. Ciò significa che** B
(A) A contiene più energia di B
(B) le particelle di cui A è composto sono, in media, più veloci di quelle di B
(C) la massa di A è maggiore di quella di B
(D) si è fornito più calore ad A che a B
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1018 Gli elementi fisici e chimici dell'ambiente formano** B
(A) i fattori biotici
(B) i fattori abiotici
(C) un ecosistema
(D) la biosfera
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1019 La prima legge di Newton afferma che** D
(A) la somma dell'energia potenziale e dell'energia cinetica è costante
(B) il campo gravitazionale è un campo conservativo
(C) un corpo soggetto ad una forza acquista una accelerazione proporzionale ad essa
(D) un corpo non soggetto a forze esterne permane nel suo stato di quiete o di moto rettilineo uniforme
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1020 L'acronimo OGM sta per** C
(A) organello geneticamente modificato
(B) organismo genotipicamente modificato
(C) organismo geneticamente modificato
(D) organo geneticamente modificato
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1021 La quantità di lavoro spesa per portare un elettrone da un'orbita atomica all'infinito viene misurata in** D
(A) joule/sec
(B) ohm
(C) watt
(D) elettronvolt
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1022** $(2ab - b^2 - a^2) * (b - a)$ è uguale a A
 (A) $(a-b)^3$
 (B) $(b-a)^3$
 (C) $(b^3 - a^3)$
 (D) $(a^3 - b^3)$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1023** Quale delle seguenti affermazioni è corretta? B
 (A) Non esistono sostanze naturali radioattive gli elementi radioattivi sono tutti artificiali
 (B) Gli elementi radioattivi decadono spontaneamente, trasformandosi in elementi diversi
 (C) Il fenomeno della radioattività consiste nella totale trasformazione della massa di un atomo in energia (radiazioni)
 (D) La radioattività non è un fenomeno spontaneo, ma viene innescata da radiazioni di opportuna frequenza
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1024** La curva che nel piano x,y ha equazione $x^2 + y^2 = r^2$ è B
 (A) una retta
 (B) una circonferenza
 (C) una parabola
 (D) un'ellisse
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1025** Una soluzione acquosa ha pH 12. È A
 (A) basica
 (B) è necessario indicare quale soluto è presente
 (C) neutra
 (D) acida
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1026** Per aploide si intende C
 (A) un tipo di artropode
 (B) il numero di cromosomi presente in tutte le cellule
 (C) la metà di un corredo cromosomico normale
 (D) un numero di cromosomi corrispondente a 2n
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1027** Gli organismi capaci di avere una doppia vita, in acqua e sulla terraferma, rispettivamente nel larvale e adulto, sono C
 (A) rettili
 (B) primati
 (C) anfibi
 (D) ciclostomi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1028** La riproduzione agamica è C
 (A) caratteristica delle piante
 (B) caratteristica dell'uomo
 (C) un processo di riproduzione senza l'intervento delle cellule sessuali
 (D) la riproduzione tramite l'atto sessuale
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1029** L'acido desossiribonucleico è C
 (A) l'RNA
 (B) l'acido ascorbico
 (C) il DNA
 (D) HCl
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1030** I principali composti ceduti da fusti in legno al vino sono B
 (A) nitrati.
 (B) tannini e molecole odorose.
 (C) sali minerali.
 (D) proteine.
 (E) acidi inorganici.
- 1031** In una mole di idrogeno atomico ci sono circa C

- (A) $6 * 10^{23}$ elettroni e $6 * 10^{-23}$ protoni
 (B) $6 * 10^{-23}$ elettroni e $6 * 10^{23}$ protoni
 (C) $6 * 10^{23}$ elettroni e $6 * 10^{23}$ protoni
 (D) $6 * 10^{-23}$ elettroni e $6 * 10^{-23}$ protoni
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1032 Secondo la classificazione di Linneo i regni sono divisibili in

A

- (A) phylum
 (B) ordini
 (C) classi
 (D) generi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1033 Il numero di Avogadro rappresenta il numero di molecole contenute

A

- (A) in una mole
 (B) in un m³
 (C) in un dm³
 (D) in un cm³
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1034 I logaritmi con base 10 sono detti

C

- (A) naturali
 (B) neperiani
 (C) decimali
 (D) euleriani
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1035 Per calcolare il lavoro compiuto da un gas che si espande ad una pressione costante nota è sufficiente conoscere

B

- (A) il volume iniziale del gas
 (B) la variazione di volume del gas
 (C) la massa del gas
 (D) la variazione di temperatura del gas
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1036 L'energia cinetica media di una molecola di gas perfetto dipende solo

D

- (A) dalla pressione
 (B) dalla densità
 (C) dal volume
 (D) dalla temperatura assoluta
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1037 Un triangolo rettangolo, ruotando intorno all'ipotenusa, genera

E

- (A) una piramide
 (B) un prisma
 (C) un tronco di cono
 (D) un cono retto
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1038 La differenza $x^5 - x^3$ vale

D

- (A) x^2
 (B) $x^{5/3}$
 (C) $x^2(x^3 - 1)$
 (D) $x^3(x^2 - 1)$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1039 Le fasi G1-S-G2-M fanno parte

E

- (A) dell'interfase
 (B) della meiosi
 (C) del ciclo mestruale
 (D) della sintesi proteica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1040 Un corpo carico positivamente si trova tra le espansioni di una calamita. Su di esso si esercita una forza?

C

- (A) Sì, se il corpo è fermo

- (B) Sì, se il corpo si muove con velocità parallela al campo magnetico
- (C) Sì, se il corpo si muove con velocità non parallela al campo magnetico
- (D) No, perché il campo magnetico non produce alcuna azione sulle cariche elettriche
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1041 Il lavoro meccanico è** C
 (A) il prodotto della forza per l'accelerazione
 (B) il vettore ottenuto dal prodotto della forza per lo spostamento
 (C) per forza costante e spostamento rettilineo parallelo alla forza, il prodotto della forza per lo spostamento
 (D) l'energia posseduta dal corpo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1042 Con l'espressione $3i$ si indica** C
 (A) un numero irrazionale
 (B) un numero razionale
 (C) un numero complesso
 (D) un numero reale
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1043 In una soluzione la concentrazione idrogenionica è 10^{-2} M. Il valore di $[OH^-]$ è** D
 (A) 10^{-2}
 (B) 10^{-14}
 (C) 10^{12}
 (D) 10^{-12}
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1044 La velocità angolare della lancetta dei minuti in un orologio da campanile è** A
 (A) 2π rad/h
 (B) $1/(2\pi)$ h/rad
 (C) crescente nel tempo
 (D) funzione della longitudine
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1045 Se una sfera e un cubo hanno uguale volume, la superficie della sfera è** D
 (A) doppia di quella del cubo
 (B) maggiore di quella del cubo
 (C) uguale a quella del cubo
 (D) minore di quella del cubo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1046 Un catalizzatore è una sostanza che ha sempre l'effetto di** A
 (A) aumentare la velocità di una reazione
 (B) rallentare la velocità di una reazione
 (C) far avvenire una reazione non spontanea
 (D) aumentare il rendimento di una reazione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1047 La duplicazione del DNA è** E
 (A) conservativa
 (B) casuale
 (C) speculare
 (D) impossibile
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1048 L'energia utilizzata nelle reazioni endoergoniche dell'organismo è ottenuta** D
 (A) dalla scissione del DNA
 (B) dalla scissione delle proteine Q
 (C) direttamente dall'ossigeno
 (D) dalla scissione dei legami fosforici dell'ATP
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1049 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, in tali condizioni, è** C
 (A) lineare
 (B) parabolica
 (C) esponenziale

- (D) iperbolica
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1050 La sequenza aminoacidica delle proteine è determinata da** C
- (A) lipidi presenti nella membrana plasmatica
 - (B) lipidi nucleari
 - (C) acidi nucleici
 - (D) polisaccaridi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1051 L'informazione genetica è localizzata** E
- (A) nei lisosomi
 - (B) nel citoplasma
 - (C) nei cloroplasti
 - (D) nei ribosomi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1052 In generale una calamita non subisce alcuna azione** D
- (A) dal campo magnetico terrestre
 - (B) dalla presenza di un'altra calamita
 - (C) dalla presenza di un filo percorso da corrente
 - (D) dalla presenza di cariche elettriche fisse
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1053 Come viene espressa la solubilità di un gas in un liquido?** E
- (A) Come coefficiente di assorbimento ad una data temperatura t
 - (B) Come atomi/litro
 - (C) Come litro/moli
 - (D) Come molecole/litro
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1054 I fitomizi sono insetti che** D
- (A) si alimentano dei fiori
 - (B) si alimentano dei frutti
 - (C) si alimentano delle radici
 - (D) si alimentano pungendo e succhiando i tessuti vegetali
 - (E) si alimentano in parte sui fiori in parte sui frutti
- 1055 L'equilibrio si dice instabile se** B
- (A) il corpo, comunque spostato, torna spontaneamente nella posizione iniziale
 - (B) il corpo, spostato anche lievemente, non torna mai spontaneamente nella posizione iniziale
 - (C) il corpo, comunque spostato, viene ad assumere sempre una posizione di equilibrio analoga a quella iniziale
 - (D) il corpo, comunque spostato, si porta in una posizione intermedia tra quella iniziale e quella finale
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1056 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 di riferimento ancorato alla riva del lago NON accade che** D
- (A) mentre il ragazzo cammina la zattera si muove in verso opposto
 - (B) in ogni istante il modulo della quantità di moto del ragazzo è uguale al modulo della quantità di moto della zattera
 - (C) la somma del vettore quantità di moto del ragazzo, e del vettore quantità di moto della zattera, è sempre nulla
 - (D) la velocità del ragazzo e la velocità della zattera hanno lo stesso modulo e verso opposto
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1057 Il potenziale elettrico** C
- (A) è la forza coulombiana in un punto
 - (B) si misura in ampere
 - (C) ha le dimensioni di un lavoro diviso per una carica
 - (D) è il lavoro fatto per spostare una carica
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1058 La diagonale di un quadrato rispetto al lato è** A
- (A) sempre maggiore

- (B) sempre minore
- (C) maggiore in alcuni casi, minore in altri
- (D) non si può dire
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1059 Una molecola si dice idrofoba se essa** C
(A) è solubile in acqua
(B) è polare
(C) è insolubile in acqua
(D) possiede atomi di azoto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1060 Il fenomeno della risonanza si nota nei dieni** B
(A) isolati
(B) coniugati
(C) cumulati
(D) dispersi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1061 Il composto H_2N-NH_2 si chiama** C
(A) idrossilammina
(B) di ammoniaca
(C) idrazina
(D) ossima
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1062 Il processo attraverso il quale in un gene ha luogo un cambiamento ereditabile, è detto** C
(A) delezione
(B) nick traslation
(C) mutazione
(D) ovogenesi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1063 Qual è la forma geometrica di una ibridazione sp^2 ?** E
(A) Tetraedrica
(B) Quadrata
(C) Cubica
(D) Cilindrica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1064 Quale delle seguenti coppie di parole ha una sua coerenza interna** B
(A) Setticemia - Cuore
(B) Emesi - Stomaco
(C) Malinconia - Sorriso
(D) Eresia - Iperattività motoria
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1065 Quando un composto è definito saturo?** C
(A) Quando contiene almeno un doppio legame
(B) Quando contiene almeno un triplo legame
(C) Quando non contiene doppi e tripli legami
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1066 Se un corpo si muove con un'accelerazione costante** D
(A) il suo moto si dice uniforme
(B) la sua velocità si mantiene costante
(C) mantiene costante la quantità di moto
(D) su di esso agisce una forza costante
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1067 Trovare la soluzione dell'equazione $1/y = 10$** A
(A) 0,1
(B) 0
(C) 1^{-10}
(D) 10
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1068 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** A
- (A) diventa di 16 A
(B) diventa di 2 A
(C) rimane invariata
(D) diventa di 4 A
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1069 Con il dinamometro si misura** D
- (A) l'intensità della corrente generata da una dinamo
(B) il potenziale ai capi di una dinamo
(C) l'intensità del campo elettrico
(D) la forza applicata alla sua estremità libera
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1070 L'altezza massima raggiunta da un proiettile sparato con una certa velocità è tanto più elevata quanto** D
- (A) più piccola è la sua massa
(B) maggiore è la gittata
(C) maggiore è la componente orizzontale della velocità
(D) maggiore è la componente verticale della velocità
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1071 Se l'umidità relativa dell'aria è del 100%, il potenziale dell'acqua dell'atmosfera è:** C
- (A) > 0
(B) < 0
(C) $= 0$
(D) non esiste il potenziale dell'acqua dell'atmosfera
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1072 Come viene chiamato il passaggio da solido a liquido?** D
- (A) Sublimazione
(B) Brinamento
(C) Liquefazione
(D) Fusione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1073 In che stato fisico si trovano gli alcani che hanno catene lineari che vanno da 18 atomi di carbonio in poi?** D
- (A) Liquido
(B) Gas
(C) Gel
(D) Solido
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1074 A che formula corrisponde l'eicosano?** D
- (A) $C_{14}H_{30}$
(B) $C_{10}H_{22}$
(C) $C_{30}H_{52}$
(D) $C_{20}H_{42}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1075 L'espressione $\sin(n/2) + 2 \sin n - 3 \sin(3n/2) - 2 \sin 0$ vale** A
- (A) 4
(B) 3
(C) 2
(D) 0
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1076 In quale fase del ciclo cellulare vengono sintetizzati la maggior parte dei componenti citoplasmatici?** E
- (A) Anafase
(B) Meiosi
(C) Metafase
(D) Telofase
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1077 Gli isotopi sono atomi con** A
 (A) ugual numero atomico e massa atomica diversa
 (B) diverso numero atomico e massa atomica uguale
 (C) diverso numero di elettroni
 (D) diverso numero di protoni
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1078 Avvenuta la fusione di gameti, lo zigote conterrà** E
 (A) due nuclei entrambi diploidi
 (B) 23 cromosomi
 (C) due nuclei aploidi
 (D) 46 coppie di cromosomi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1079 Quale delle seguenti coppie di valori rappresenta una delle soluzioni del sistema $x^2 + y^2 = 1$; $xy = \frac{1}{2}$** D
 (A) $x = 1/2$; $y = 1/2$
 (B) $x = -1/(\sqrt{2})$; $y = 1/(\sqrt{2})$
 (C) $x = 1/(\sqrt{2})$; $y = -1/(\sqrt{2})$
 (D) $x = 1/(\sqrt{2})$; $y = 1/(\sqrt{2})$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1080 Quale degli alimenti elencati contiene dosi consistenti di Vitamina D** C
 (A) Pane
 (B) Carne
 (C) Fegato
 (D) Uova
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1081 I fattori biotici sono** A
 (A) gli organismi viventi
 (B) gli elementi chimici e fisici dell'ambiente
 (C) l'umidità relativa e la temperatura
 (D) gli ecosistemi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1082 In viticoltura lieviti sono organismi** A
 (A) utili
 (B) dannosi
 (C) indifferenti
 (D) non sono organismi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1083 Una soluzione ha pH=3. Il valore di $[OH^-]$ è** A
 (A) $[OH^-] = 10^{-11}$
 (B) $[OH^-] = 10^{-10}$
 (C) $[OH^-] = 11$
 (D) $[OH^-] = 10^{-7}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1084 La respirazione cellulare è** B
 (A) un processo che avviene nelle cellule polmonari durante l'inspirazione
 (B) un processo che utilizza O_2 all'interno dei mitocondri
 (C) una catena di enzimi che degradano gli organuli cellulari
 (D) sinonimo di glicolisi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1085 Una soluzione acquosa di KBr rispetto all'acqua pura ha** C
 (A) lo stesso punto di congelamento
 (B) lo stesso punto di ebollizione
 (C) punto di ebollizione più alto
 (D) volume maggiore
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1086 Quale delle seguenti triadi di parole ha una sua coerenza interna** E
 (A) Vitamina C - Axeroftolo - Visione indistinta

- (B) Vitamina C - Idrosolubile - Antiscorbutica
- (C) Vitamina C - Liposolubile - Antiscorbutica
- (D) Vitamina C - Acido ascorbico - Antiscorbutica
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1087 Qual è il minimo comune multiplo tra 20; 15; 4; 10?** D
- (A) 49
 - (B) 30
 - (C) 300
 - (D) 60
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1088 La definizione di accelerazione media è** D
- (A) il tempo necessario affinché un corpo raggiunga velocità massima
 - (B) lo spazio percorso nel tempo di un secondo
 - (C) il tempo necessario per raggiungere una velocità di 100 Km/h
 - (D) il rapporto tra la variazione di velocità in un certo intervallo di tempo e l'intervallo di tempo stesso $a=(v_2-v_1)/(t_2-t_1)$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1089 Un cono circolare retto è secato da due piani perpendicolari all'asse, che distano dal vertice rispettivamente 2 e 6 metri. Il rapporto tra le aree delle intersezioni del cono coi due piani è** B
- (A) 3
 - (B) 9
 - (C) 4
 - (D) n
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1090 Il codice genetico è universale. In altre parole** B
- (A) in tutti gli esseri viventi il DNA è la sede di caratteri ereditari
 - (B) il significato delle 64 triplette è lo stesso per tutti gli esseri viventi
 - (C) la duplicazione del DNA avviene con la stessa modalità nei procarioti e negli eucarioti
 - (D) è identico per tutti gli individui
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1091 Il luogo geometrico dei punti del piano per i quali è costante la somma delle loro distanze da due punti fissi detti fuochi è** C
- (A) la parabola
 - (B) l'iperbole
 - (C) l'ellisse
 - (D) un fascio di rette
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1092 Il saccarosio è un** C
- (A) monosaccaride
 - (B) aldoseso
 - (C) disaccaride
 - (D) polisaccaride
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1093 Un idrocarburo contenente tre doppi legami è** A
- (A) un triene
 - (B) un diene
 - (C) un tetraene
 - (D) un monoene
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1094 Rispetto al livello del mare, in montagna l'acqua** C
- (A) bolle a una temperatura maggiore
 - (B) bolle alla stessa temperatura
 - (C) bolle a una temperatura minore
 - (D) non bolle
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1095 Quali, tra quelli indicati, sono gli elementi dei quali generalmente si tiene conto per determinare il voto di laurea** D
- (A) I voti dei singoli esami sostenuti
 - (B) Il valore della tesi di laurea presentata

- (C) Il carattere compilativo o sperimentale della tesi di laurea
- (D) Tutti gli elementi indicati
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1096 Una molecola si dice idrofoba se essa** C
(A) è solubile in acqua
(B) è polare
(C) è insolubile in acqua
(D) possiede atomi di azoto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1097 A cosa è uguale x se il 5% del 10% di x è uguale a 200?** D
(A) 200.000
(B) 100.000
(C) 50.000
(D) 40.000
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1098 II contagio del virus HIV avviene attraverso** B
(A) saliva
(B) rapporti sessuali, contatti tra sangue, passaggio madre-feto
(C) solo tramite rapporti sessuali
(D) baci e uso di preservativi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1099 Il valore assoluto della radice quadrata di un numero positivo a < 1 è** B
(A) minore di a
(B) maggiore di a
(C) maggiore di 1
(D) negativa
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1100 $\sin 30^\circ + \cos 120^\circ =$** D
(A) 1
(B) $-(\sqrt{3})$
(C) $(\sqrt{3})$
(D) 0
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1101 La forza che si esercita fra due cariche elettriche statiche** B
(A) si misura in volt
(B) si misura in newton
(C) si misura in farad/metro
(D) è inversamente proporzionale alla distanza tra le due cariche
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1102 L'insieme dei geni contenuti nei cromosomi di un individuo si definisce** C
(A) geotropismo
(B) allelismo
(C) genotipo
(D) fenotipo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1103 Gli ormoni sono composti che hanno le seguenti funzioni** D
(A) vengono introdotti con gli alimenti e servono al controllo dei processi di assimilazione
(B) sono tutti regolatori della funzione riproduttiva e, quindi sono presenti solo durante l'età feconda
(C) sono prodotti di trasformazione delle vitamine e servono a controllare l'accrescimento
(D) sono regolatori di molte funzioni biologiche assai diverse tra loro e vengono prodotti all'interno dell'organismo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1104 Quali sono i fondamentali composti della materia vivente?** B
(A) Carboidrati e lipidi
(B) Carboidrati, acidi grassi, amminoacidi, acidi nucleici
(C) Emoglobina e albumina
(D) Amminoacidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1105 Nel nome scientifico "Homo sapiens", il termine "Homo" indica** B
 (A) specie
 (B) genere
 (C) famiglia
 (D) ordine
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1106 Il peso atomico del ferro è 55,8. Pertanto** C
 (A) 55,8 atomi di ferro pesano 55,8 g
 (B) un atomo di ferro pesa 55,8 g
 (C) un grammoatomo di ferro pesa 55,8 g
 (D) una mole di ferro pesa 55,8 mg
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1107 I gameti** A
 (A) sono cellule della linea germinale con corredo cromosomico aploide
 (B) sono cellule della linea germinale con corredo cromosomico diploide
 (C) sono due organismi della stessa specie ma con diverso corredo genetico
 (D) sono forme alternative dello stesso gene
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1108 Qual è il risultato della seguente espressione 0,00008/0,4?** A
 (A) 0,0002
 (B) 0,2
 (C) 0,000002
 (D) 2,0
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1109 Qual è il nome del composto $C_3H_7-O-C_6H_5$?** D
 (A) Dipropil etere
 (B) Dipropil estere
 (C) Difenil estere
 (D) Fenil propil etere
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1110 Cosa si intende per fusione?** C
 (A) Il passaggio dallo stato solido a quello gassoso
 (B) Il passaggio dallo stato liquido a quello gassoso
 (C) Il passaggio dallo stato solido a quello liquido
 (D) Tutte le risposte precedenti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1111 La spinta di Archimede su un corpo omogeneo totalmente immerso in un fluido dipende** A
 (A) dalla densità del fluido
 (B) dal livello del fluido
 (C) dalla densità del corpo immerso
 (D) dalla profondità alla quale si trova il corpo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1112 II chiasma cromosomico è** C
 (A) la perdita di un cromosoma
 (B) l'acquisto di un cromosoma
 (C) una connessione tra due cromatidi non fratelli di cromosomi omologhi appaiati nella meiosi
 (D) la fusione di due cromosomi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1113 Un mattone pesa un chilo più mezzo mattone. Quanto pesa un mattone?** B
 (A) kg 1,5
 (B) kg 2
 (C) kg 1
 (D) kg 1,75
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1114 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?** C
 (A) 75%

- (B) 33,33%
- (C) 12,5%
- (D) 0%
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1115 Il volume di 22,4 litri è quello occupato da** C
- (A) 1 mole di azoto liquido
 - (B) 1 kg di acqua allo stato di vapore
 - (C) 1 mole di qualunque gas alle condizioni standard
 - (D) 1 equivalente di una soluzione molare
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1116 La fisiologica perdita di foglie, fiori e frutti maturi prende il nome** A
- (A) abscissione
 - (B) abduzione
 - (C) ablazione
 - (D) abluzione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1117 I procarioti sono** B
- (A) organismi unicellulari! provvisti di nucleo ben differenziato
 - (B) organismi unicellulari sprovvisti di nucleo ben differenziato
 - (C) organismi multicellulari sprovvisti di nucleo ben differenziato
 - (D) organismi che vivono in assenza di ossigeno libero
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1118 II simbolo Hb indica** E
- (A) il mercurio
 - (B) l'idrogeno
 - (C) il bario
 - (D) lo iodio
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1119 Gli antigeni hanno la funzione di** B
- (A) fare coagulare il sangue
 - (B) indurre una risposta immunitaria
 - (C) riconoscere prodotti estranei e distruggerli
 - (D) riconoscimento tra cellule
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1120 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 varia la temperatura del gas?** D
- (A) dipende dal tipo di gas
 - (B) raddoppia
 - (C) si dimezza
 - (D) rimane uguale
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1121 Quale fra questi è il metano?** A
- (A) CH₄
 - (B) C₆H₆
 - (C) C₂H₆
 - (D) C₂H₄
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1122 II lisosoma è** C
- (A) un ciglio
 - (B) un flagello
 - (C) un vacuolo citoplasmatico contenente enzimi idrolitici
 - (D) sinonimo di perossisoma e contiene enzimi proteolitici
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1123 Cosa sono i cetacei? :** D
- (A) pesci
 - (B) celenterati
 - (C) uccelli
 - (D) mammiferi

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1124 L'interfecondità di generazioni successive è una caratteristica di individui appartenenti a:** A
- (A) stessa specie
 - (B) stesso genere
 - (C) stessa classe
 - (D) stesso ambiente
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1125 Gli alcoli monovalenti sono composti organici contenenti:** D
- (A) un gruppo tiolico
 - (B) un gruppo carbossilico
 - (C) un gruppo amminico
 - (D) un gruppo ossidrilico
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1126 La struttura presente sia nella cellula eucariotica che nella procariotica è:** C
- (A) il nucleolo
 - (B) il mitocondrio
 - (C) il ribosoma
 - (D) un nucleo ben definito
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1127 La spinta di Archimede NON dipende:** C
- (A) dalla densità del mezzo
 - (B) dal peso specifico del mezzo
 - (C) dalla profondità alla quale il corpo è immerso
 - (D) dal volume del corpo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1128 Come viene chiamato il passaggio di stato liquido-vapore? :** D
- (A) Sublimazione
 - (B) Brinamento
 - (C) Fusione
 - (D) Evaporazione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1129 Comprimendo un gas perfetto in un cilindro isolato termicamente l'energia interna del gas:** A
- (A) aumenta
 - (B) diminuisce
 - (C) rimane la stessa
 - (D) è definita solo per una trasformazione reversibile
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1130 Quanto pesa il settore agricolo rispetto al valore aggiunto nazionale?** D
- (A) più del 20%
 - (B) tra il 10% e il 20%
 - (C) meno del 10%
 - (D) meno del 3%
 - (E) è quasi il 50%
- 1131 L'espressione $(\frac{1}{4} + \frac{1}{4}) : (\frac{1}{2})$ risulta uguale a** A
- (A) 1
 - (B) 2
 - (C) 4
 - (D) $\frac{1}{2}$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1132 Si definisce ectoplasma** D
- (A) la parte centrale del citoplasma
 - (B) sinonimo di nucleoplasma
 - (C) zona addensata della cromatina
 - (D) la parte periferica del citoplasma
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1133 Dato un riferimento cartesiano ortogonale, come sono fra loro la circonferenza di centro $C=(2; -2)$ e raggio uguale a 5 e la circonferenza di centro $C1=(2; -2)$ e** A

raggio uguale a 4 ?

- (A) una interna all'altra
- (B) una tangente internamente all'altra
- (C) secanti
- (D) tangenti esternamente
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1134 Quale delle seguenti affermazioni è VERA?

D

- (A) I raggi gamma non sono radiazioni elettromagnetiche
- (B) La luce non si propaga nel vuoto
- (C) Il suono si propaga nel vuoto
- (D) Il suono ha carattere ondulatorio
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1135 $\log 3 + \log 3$ equivale a

C

- (A) $\log 6$
- (B) $\log 3$
- (C) $\log 9$
- (D) $\log \frac{1}{3}$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1136 Le cellule germinali mature

C

- (A) non contengono acidi nucleici
- (B) contengono un cariotipo doppio rispetto a quello normale
- (C) hanno un corredo cromosomico aploide
- (D) non hanno nucleo
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1137 Quale massa ha un atomo formato da 13 protoni, 14 neutroni, 10 elettroni?

B

- (A) Circa 13 u.m.a.
- (B) Circa 27 u.m.a.
- (C) Circa 37 u.m.a.
- (D) Circa 23 u.m.a.
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1138 La testa dello spermatozoo

A

- (A) permette la penetrazione attraverso la membrana dell'uovo
- (B) viene detta zigote
- (C) non esiste in condizioni fisiologiche
- (D) non ha funzioni
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1139 II corredo cromosomico aploide tipico della specie umana è di

B

- (A) 46 cromosomi
- (B) 23 cromosomi
- (C) 22 cromosomi
- (D) 20 cromosomi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1140 Quale dei seguenti composti è un alcool?

E

- (A) $\text{COOH}-\text{COOH}$
- (B) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{NH}_2$
- (C) $(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- (D) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{COOH}$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1141 Il primo principio della termodinamica stabilisce che

B

- (A) il lavoro effettuato è sempre uguale al lavoro impiegato
- (B) l'energia è una grandezza che si conserva
- (C) non è possibile che il calore passi spontaneamente da un corpo freddo a un corpo caldo
- (D) l'entropia aumenta sempre
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1142 Una millimole è

A

- (A) pari a 10^{-3} moli
- (B) pari a 10^3 moli
- (C) 1000 moli
- (D) non esiste

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1143 Ponendo due cariche uguali da 1 coulomb alla distanza di 1 m** D
(A) l'attrazione è 9 miliardi di newton
(B) la repulsione è 9 miliardi di dyne
(C) nel punto medio è nullo il potenziale
(D) nel punto medio è nullo il campo E
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1144 Quali delle seguenti grandezze si può misurare in kg/m^3 ?** C
(A) L'energia cinetica
(B) Il volume specifico
(C) La densità
(D) L'accelerazione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1145 Indicare l'etano** D
(A) CH_4
(B) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
(C) $\text{CH}_3\text{-CHO}$
(D) $\text{CH}_3\text{-CH}_3$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1146 Nel processo di fotosintesi la pianta assorbe dall'ambiente** A
(A) CO_2 e libera O_2
(B) O_2 e libera CO_2
(C) CO_2 e libera H_2O_2
(D) N e libera ozono
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1147 Quali elementi hanno i più elevati valori di affinità elettronica?** D
(A) I gas nobili
(B) Gli elementi del II gruppo della tavola periodica
(C) I metalli alcalini
(D) Gli alogeni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1148 Una .reazione che avviene con rifornimento di energia dall'esterno e porta alla produzione di molecole ad alto contenuto energetico, è detta** A
(A) endoergonica
(B) esoergonica
(C) eterotrofa
(D) termica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1149 Quale tra queste è una struttura non costituita da membrane?** E
(A) mitocondri
(B) apparato del Golgi
(C) reticolo endoplasmatico liscio
(D) reticolo endoplasmatico rugoso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1150 I caratteri acquisiti sono trasmissibili alla progenie?** A
(A) No, mai
(B) Sì, quasi sempre
(C) Sì, casualmente
(D) Soltanto se sono vantaggiosi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1151 La misura di una massa è risultata essere $(20 \pm 0,5)$ mg. Quant'è l'errore relativo?** B
(A) 0,5%
(B) 2,5%
(C) 5,0%
(D) 25%
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1152 Nell'elettrolisi dell'acqua in quale rapporto stanno i volumi di idrogeno ed ossigeno che si liberano dagli elettrodi?** D

- (A) 3/1
- (B) 1/1
- (C) 1/2
- (D) 2/1
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1153 Il lavoro che una macchina compie nell'unità di tempo si chiama** C
- (A) energia cinetica
 - (B) resistenza passiva
 - (C) potenza
 - (D) energia potenziale
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1154 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** D
- (A) diventa acido
 - (B) aumenta
 - (C) diminuisce
 - (D) resta invariato
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1155 La forma dei virus può essere** D
- (A) poliedrica
 - (B) a spirale
 - (C) combinata
 - (D) Tutte le risposte precedenti più altro
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1156 Un ecosistema è** C
- (A) l'insieme dell'uomo e del suo ambiente
 - (B) l'insieme dei microrganismi e delle piante
 - (C) l'insieme di esseri viventi e non, collegati da una comune rete alimentare
 - (D) luogo dove vive una specie animale
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1157 Quanti equivalenti sono contenuti in una mole di $Al(OH)_3$?** B
- (A) 4
 - (B) 3
 - (C) 2
 - (D) 7
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1158 L'amido è un costituente essenziale di** C
- (A) Uova
 - (B) Zucchero
 - (C) Pane
 - (D) Fegato
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1159 Le foglie e i fusti delle piante sono mantenute rigide** D
- (A) dalla respirazione
 - (B) dalla traspirazione
 - (C) dalla fotosintesi
 - (D) dal turgore cellulare
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1160 Se ad ogni generazione la popolazione mondiale si quadruplicasse, partendo da Adamo ed Èva, dopo quante generazioni si arriverebbe a 2048 persone?** C
- (A) 3
 - (B) 4
 - (C) 5
 - (D) 6
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1161 Quale categoria sistematica è la più ampia** B
- (A) ordine
 - (B) tipo o phylum
 - (C) classe
 - (D) specie

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1162 Trasferire calore da un corpo più freddo a uno più caldo** B
(A) non è mai possibile
(B) è possibile solo spendendo lavoro
(C) contraddice il principio della termodinamica
(D) contraddice il secondo principio della termodinamica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1163 La traduzione è un processo implicato nella** A
(A) sintesi dei protidi
(B) sintesi dei glucidi
(C) formazione delle giunzioni cellulari
(D) passaggio dal DNA all'RNA
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1164 Il corpo vegetativo (o cormo) di una pianta è suddiviso in** A
(A) radice, fusto, foglie
(B) radice e caule
(C) vaso legnoso e foglie
(D) epidermide e derma
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1165 La fibra muscolare è** D
(A) l'unità più piccola che forma il muscolo
(B) il muscolo
(C) la fibra nervosa che innerva il muscolo
(D) la cellula muscolare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1166 Quando una reazione è all'equilibrio** E
(A) $\Delta G > 0$
(B) $\Delta G < 0$
(C) $S < 0$
(D) $S > 0$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1167 I mitocondri si trovano** D
(A) all'esterno della cellula
(B) nel nucleo
(C) nei virus
(D) nel citoplasma di cellule eucariotiche
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1168 Fra il metano, il propano, il butano e l'esano, chi avrà punto di ebollizione più alto?** B
(A) Metano
(B) Esano
(C) Propano
(D) Butano
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1169 Di due coni circolari retti C e C¹, l'altezza di C è doppia di quella di C¹ e il raggio della base di C è metà di quella della base di C¹. Cosa si può dire dei loro volumi V e V¹?** D
(A) $V = V^1$
(B) $V = 2 V^1$
(C) $V = 3 V^1$
(D) $V = V^1/2$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1170 La pelle degli anfibi** D
(A) possiede squame
(B) è ricoperta di scaglie
(C) è ricoperta di grani
(D) non presenta squame
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1171 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?** E
- (A) È senz'altro possibile
(B) È possibile solo nel caso in cui la trasformazione è una trasformazione isoterma
(C) È possibile solo nel caso in cui la trasformazione è una trasformazione isocora
(D) È possibile solo nel caso in cui la trasformazione è una trasformazione adiabatica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1172 Il principale impiego di SO₂ in enologia è dovuto alla sua** A
- (A) azione antiossidante ed antisettica.
(B) azione colorante.
(C) azione deodorante.
(D) azione stabilizzante.
(E) azione disinfettante.
- 1173 L'acido nucleico che si trova nei cromosomi si chiama** E
- (A) dominante
(B) RNA
(C) DNA-Polimerasi
(D) diploide
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1174 Tutti i seguenti animali fanno parte della classe degli aracnidi, fatta eccezione per** A
- (A) i centopiedi
(B) i ragni
(C) gli scorpioni
(D) le zecche
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1175 Quanti metri cubi (m³) sono contenuti in un millilitro?** A
- (A) 10⁻⁶
(B) 10⁻³
(C) 100
(D) 10³
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1176 Da che cosa dipende se un nuovo organismo sarà maschio o femmina?** B
- (A) dalla cellula uovo
(B) dallo spermatozoo
(C) sia dalla cellula uovo che dallo spermatozoo
(D) dalla maturità delle gonadi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1177 Due isotopi hanno uguale** C
- (A) numero di massa
(B) peso atomico
(C) numero di protoni
(D) numero di neutroni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1178 Quale è la fonte energetica della fotosintesi?** D
- (A) L'ossigeno
(B) L'azoto
(C) L'anidride carbonica
(D) L'energia solare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1179 Se il volume è espresso in metri cubi e la pressione in pascal, il loro prodotto è espresso in** C
- (A) watt
(B) kg
(C) joule
(D) newton
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1180 Indicare il metallo di transizione** C

- (A) Ca
- (B) Al
- (C) Cr
- (D) B
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1181 La sigla DNA significa** C
(A) acido denaturato
(B) acido di nucleico
(C) acido deossi-ribo-nucleico
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1182 II termine autotrofo si riferisce al fatto che questi organismi** B
(A) non si nutrono autonomamente
(B) trasformano composti inorganici in composti organici
(C) appartengono al secondo livello trofico della catena alimentare
(D) sono aploidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1183 La forza di attrito** C
(A) è uguale alla forza di gravità
(B) è conservativa
(C) si oppone al movimento relativo tra corpi in contatto
(D) favorisce il movimento relativo tra i corpi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1184 Le radici dell'equazione $(x - a)(x + b)(x - c) = 0$ sono** B
(A) $-a$; b ; $-c$
(B) a ; $-b$; c
(C) $1/a$; $1/b$; $1/c$
(D) a^2 ; b^2 ; c^2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1185 $a^{-b} =$** A
(A) $1/a^b$
(B) $-b^a$
(C) $-a^b$
(D) a/b
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1186 L'uomo appartiene all'ordine** A
(A) dei primati
(B) dei carnivori
(C) degli insettivori
(D) degli onnivori
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1187 Il costituente principale della parete delle cellule vegetali è** D
(A) il neurite
(B) la linfa
(C) il glicogeno
(D) la cellulosa
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1188 Un organismo si definisce omozigote quando presenta** A
(A) gli alleli corrispondenti uguali
(B) gli alleli corrispondenti differenti
(C) il carattere dominante
(D) una coppia di cromosomi umani
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1189 Un grammo equivalente di NH_4Cl (P.M. = 53,45) è** B
(A) 26,73 g
(B) 53,45 g
(C) 13,36 g
(D) 106,9 g
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1190 A cos'è uguale $10\log_{10} 102$?** A
(A) 100
(B) 200
(C) 2
(D) 4
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1191 A parità di temperatura, l'energia cinetica posseduta dalle particelle di un gas rispetto a quelle di un liquido è** B
(A) poco più bassa
(B) pressoché uguale
(C) poco più alta
(D) molto più alta
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1192 Cos'è il metano?** D
(A) E' un idrocarburo insaturo
(B) E' Un idrocarburo aromatico
(C) E' un idrocarburo cicloalcano
(D) E'un alcano
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1193 Riordinare in ordine crescente le quantità $a = -1/4$; $b = -1/3$; $c = 0$** B
(A) a, b, c
(B) b, a, c
(C) c, b, a
(D) c, a, b
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1194 Ogni traccia o resto di un essere che in tempi remoti è stato vivente, viene detto** D
(A) sedimento
(B) estinto
(C) residuo ancestrale
(D) fossile
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1196 Nel sistema internazionale S.I. la pressione si misura in** E
(A) bar
(B) atm
(C) N/m
(D) torr
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1197 Nell'etilene e nel propilene può esistere isomeria cis-trans?** C
(A) Sì, in entrambi
(B) Nell'etilene no, nel propilene sì
(C) No, ma
(D) Nel propilene no, nell'etilene sì
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1198 Nella molecola dell'etilene i due atomi di carbonio sono uniti da** C
(A) 2 legami ionici
(B) 3 legami ionici
(C) 1 legame σ ed 1 legame π
(D) 3 legami covalenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1199 Per calcolare l'aumento della temperatura di un corpo susseguente alla somministrazione di una quantità di calore nota occorre conoscere anche** C
(A) la composizione chimica del corpo
(B) il calore specifico del corpo
(C) il calore specifico e la massa del corpo
(D) la temperatura iniziale e la massa del corpo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1200 L'accelerazione centripeta è** D
(A) quella che possiede un corpo in moto rettilineo uniforme
(B) quella che subisce un astronauta in fase di lancio di un razzo
(C) quella che subisce un corpo animato di moto armonico

- (D) la componente radiale dell'accelerazione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1201 La classe degli Insetti appartiene al phylum** B
(A) Molluschi
(B) Artropodi
(C) Anellidi
(D) Poriferi
(E) Platelminti
- 1202 Nell'espressione $-\log_4 x = 1/2$, x vale** D
(A) 2
(B) 4
(C) $1/4$
(D) $1/2$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1203 Indicare tra i prodotti riportati quello che rappresenta un monosaccaride** E
(A) saccarosio
(B) DNA
(C) RNA
(D) cellulosa
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1204 Nelle aldeidi è presente** C
(A) lo ione ammonio
(B) l'ossidrile
(C) il carbonile
(D) il carbossile
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1205 Il processo che serve per liberare energia dagli zuccheri, utilizzando O_2 e producendo CO_2 e H_2O è detto** E
(A) fotosintesi clorofilliana
(B) respirazione anaerobica
(C) fotosintesi
(D) inspirazione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1206 La parte esterna della cellula vegetale si chiama** D
(A) membrana plasmatica
(B) membrana cellulare
(C) parenchima
(D) parete cellulare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1207 Non possono formare tra loro legami a idrogeno** B
(A) gli alcoli
(B) le ammine terziarie
(C) gli acidi carbossilici
(D) le ammine primarie
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1208 L'atomo di carbonio nel metano è** D
(A) terziario
(B) quaternario
(C) secondario
(D) metilico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1209 La radice quadrata di 642.536 è circa** A
(A) 800
(B) 80
(C) 8.000
(D) 200
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1210 La temperatura di ebollizione dell'acqua a 3000 metri di altitudine rispetto a quella del livello del mare** A

- (A) è minore
- (B) è il doppio
- (C) è la metà
- (D) resta invariata
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1211 Due cilindri, le cui basi hanno raggi diversi, vengono riempiti della stessa quantità di un liquido; la pressione che si esercita sul fondo è C

- (A) la stessa
- (B) maggiore nel cilindro di raggio maggiore
- (C) maggiore nel cilindro di raggio minore
- (D) indipendente dal tipo di liquido
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1212 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 C

- (A) la forza di Archimede che agisce sul palloncino A è inferiore alla forza di Archimede che agisce sul palloncino B
- (B) la forza di Archimede che agisce sul palloncino A è superiore alla forza di Archimede che agisce sul palloncino B
- (C) la forza di Archimede che agisce sul palloncino A è uguale alla forza di Archimede che agisce sul palloncino B
- (D) 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
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1213 I mitocondri sono C

- (A) organuli in cui si compie la digestione cellulare
- (B) strutture del reticolo endoplasmatico
- (C) organuli delle cellule eucariotiche in cui si compie la respirazione cellulare
- (D) organuli in cui si compie la respirazione cellulare delle cellule procariotiche
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1214 Il $\log_2 4^{K^{1/2}}$ vale D

- (A) K
- (B) K/2
- (C) K + 2
- (D) 2K
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1215 Il m.c.m. tra 20, 10, 15, 4 è E

- (A) 20
- (B) 64
- (C) 80
- (D) 120
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1216 Nel corso di un lento passaggio di stato da acqua a ghiaccio la temperatura A

- (A) resta costante e l'acqua cede calore
- (B) aumenta e l'acqua assorbe calore
- (C) diminuisce e l'acqua assorbe calore
- (D) aumenta e l'acqua cede calore
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1217 Quali proteine hanno l'azione di accelerare la velocità di una reazione senza essere modificate? E

- (A) Coenzimi
- (B) Emoglobine
- (C) Proteine strutturali
- (D) Actina e miosina
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1218 Gli esseri viventi contengono principalmente B

- (A) composti inorganici
- (B) composti organici
- (C) fosforo
- (D) rame

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1219 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** C
(A) $y = -x + 3$
(B) $y = -x - 3$
(C) $y = x - 3$
(D) $y = x + 3$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1220 Uno di questi numeri non è un numero primo, quale?** B
(A) 5
(B) 9
(C) 17
(D) 19
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1221 Il calanco è:** B
(A) un'opera idraulica e muraria delle sistemazioni collinari e montane
(B) una forma caratteristica di erosione profonda di terreni montani e collinari
(C) il rinsaldamento delle pendici montane e collinari con l'impianto di essenze forestali
(D) lo scavo e la conservazione di una rete di fossi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1222 Le balene sono animali** D
(A) autotrofi
(B) pecilotermi
(C) eterotermi
(D) omeotermi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1223 Nel sistema internazionale S.I. l'unità di misura del potenziale elettrico è** E
(A) W
(B) C
(C) F
(D) Ω
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1224 Il parassitismo è un rapporto tra due individui in cui** C
(A) ambedue hanno dei vantaggi
(B) ambedue hanno degli svantaggi
(C) uno ha dei vantaggi e l'altro degli svantaggi
(D) uno ha dei vantaggi e l'altro non è favorito ne, danneggiato
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1225 Quando si riscalda un gas si verifica sempre** D
(A) la massa delle particelle
(B) un aumento di pressione
(C) un aumento di volume
(D) un aumento dell'energia cinetica media delle molecole
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1226 Cos'è il butanale?** D
(A) Un sale
(B) Un acido carbossilico
(C) Un chetone
(D) Una aldeide
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1227 L'equazione $x^2 - 5x + 6 = 0$ ha come soluzioni** B
(A) -2,3
(B) 3,2
(C) -2,1
(D) 1,2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1228 Interagisce col proprio substrato come la chiave con la serratura** C
(A) l'emoglobina
(B) l'albumina

- (C) l'enzima
- (D) il DNA
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1229 I gas** C
- (A) non hanno volume proprio e hanno forma propria
 - (B) hanno forma e volume propri
 - (C) non hanno forma e volume propri
 - (D) non hanno forma propria e hanno volume proprio
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1230 Il marciume acido del grappolo determina l'aumento** A
- (A) dell'acidità del mosto
 - (B) del grado alcolico
 - (C) di entrambi
 - (D) del grado zuccherino
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1231 L'elemento Br** A
- (A) appartiene al gruppo degli alogeni
 - (B) corrisponde al Boro
 - (C) appartiene al gruppo degli alcalino-terrosi
 - (D) è un elemento di transizione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1232 La respirazione che ha luogo in presenza di O₂ viene chiamata** E
- (A) respirazione anaerobica
 - (B) inspirazione
 - (C) respirazione non ossidativa
 - (D) fosforilazione ossidativa
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1233 Si definisce equilibrante di una forza F** C
- (A) una forza avente lo stesso punto di applicazione di F e la stessa direzione
 - (B) una forza avente lo stesso punto di applicazione di F, la stessa direzione e verso opposto
 - (C) una forza avente lo stesso punto di applicazione di F, la stessa direzione, lo stesso modulo e verso opposto
 - (D) una forza avente la stessa direzione, lo stesso modulo e lo stesso verso di F, ma diverso punto di applicazione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1234 Affinché un atomo si ionizzi positivamente occorre che** A
- (A) ceda elettroni
 - (B) acquisisca elettroni
 - (C) ceda protoni
 - (D) acquisisca protoni
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1235 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** D
- (A) nulla
 - (B) inclinata di un angolo α rispetto all'orizzontale
 - (C) diretta verso l'alto
 - (D) diretta verso il basso
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1236 La misura del livello sonoro viene espressa in** E
- (A) Joule
 - (B) Farad
 - (C) Henry
 - (D) Hertz
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1237 Gli animali che vivono fissi sul fondo marino, formano** B
- (A) il plancton
 - (B) il bentos
 - (C) il necton
 - (D) il pelagos
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1238 Il watt (W), è l'unità che misura** C
(A) lavoro
(B) energia
(C) potenza
(D) calore
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1239 Centomila moltiplicato per un millesimo è uguale a** A
(A) cento
(B) cento milioni
(C) un centomillesimo
(D) un centesimo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1240 che cos'è una vitamina?** B
(A) una sostanza sintetizzata dall'organismo
(B) una sostanza fondamentale introdotta dall'esterno
(C) una sostanza di riserva
(D) un antibiotico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1241 La struttura quaternaria di una proteina è generata** D
(A) dall'ordine di sequenza degli amminoacidi
(B) dai legami idrogeno fra legami peptidici
(C) da legami disolfuro
(D) dalle interazioni non covalenti fra più subunità
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1242 La caratteristica degli organismi di presentare piccole variazioni rispetto agli individui della stessa specie, è detta** D
(A) segmentazione
(B) eterogeneità
(C) mutazione
(D) variabilità
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1243 Il principale vantaggio di un organismo pluricellulare rispetto ad uno unicellulare sta nel fatto che** D
(A) è più grande
(B) riesce ad adattarsi ad ambienti appropriati
(C) riesce a resistere alle malattie
(D) possiede cellule differenziate
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1244 La tripletta nucleotidica del RNA transfer che riconosce nel RNA messaggero una tripletta complementare che codifica per un aminoacido, si definisce** E
(A) tripeptide
(B) codone
(C) anti-oncogene
(D) anemia falciforme
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1245 La massa e il peso di un corpo** B
(A) coincidono
(B) sono proporzionali
(C) sono inversamente proporzionali di hanno la stessa unità di misura
(D) hanno la stessa misura
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1246 Le sostanze non biodegradabili alterano i naturali cicli biogeochimici perché** A
(A) i microrganismi non possono decomporle
(B) le piante non possono decomporle
(C) i loro coloranti sono velenosi
(D) uccidono l'uomo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1247 Indicare quale, tra le seguenti grandezze, è di natura vettoriale** E
(A) resistenza elettrica

- (B) differenza di potenziale
- (C) intensità di corrente
- (D) viscosità
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1248 Quali tra i seguenti composti è un amminoacido?** A
- (A) Alanina
 - (B) Anilina
 - (C) Atropina
 - (D) Formalina
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1249 Gli atomi di carbonio del propano, sono** B
- (A) uno primario e 2 secondari
 - (B) uno secondario e 2 primari
 - (C) tutti e tre secondari
 - (D) tutti e tre primari
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1250 Gli stimoli appartenenti ai cinque sensi vengono avvertiti dall'uomo tramite** C
- (A) effettori muscolari di vario tipo
 - (B) cute ed annessi
 - (C) recettori di vario tipo
 - (D) termorecettori solamente
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1251 Quale di queste è una mutazione?** B
- (A) Crossing-over
 - (B) Inversione
 - (C) Traduzione
 - (D) Feedback
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1252 La differenza tra gas e vapore consiste nel fatto che il vapore** C
- (A) è meno denso del gas
 - (B) è bianco, il gas è trasparente
 - (C) può essere liquefatto per compressione
 - (D) non è un aeriforme
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1253 Una sostanza che, iniettata nel corpo di un animale, è capace di provocare la formazione di anticorpi si chiama** D
- (A) allele
 - (B) alcaloide
 - (C) aploide
 - (D) antigene
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1254 Durante la trascrizione viene copiata** C
- (A) tutta la molecola di mRNA
 - (B) l'elica di tRNA
 - (C) la molecola di DNA
 - (D) la struttura delle proteine
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1255 NaCl posto in acqua da** B
- (A) NaOH, HCl
 - (B) Na^+ , Cl^-
 - (C) NaH, ClOH
 - (D) non si dissocia
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1256 Le ammidi sono composti organici contenenti** A
- (A) azoto
 - (B) zolfo
 - (C) selenio
 - (D) fosforo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1257 7/6 n è** B
 (A) 150°
 (B) 210°
 (C) 245°
 (D) 180°
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1258 Una scatola contiene 10 palline nere, 15 palline bianche e 25 palline rosse. La probabilità di estrarre dalla scatola una pallina nera sarà** C
 (A) 1/50
 (B) 0,25
 (C) 0,2
 (D) 1/20
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1259 Il legame peptidico è presente** B
 (A) negli acidi nucleici
 (B) nelle proteine
 (C) nei polisaccaridi
 (D) nei carboidrati
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1260 L'espressione $2^{4/3} \sqrt[3]{2^4}$ vale** A
 (A) $2^{4/3}$
 (B) $2^{3/4}$
 (C) $12(\sqrt[2]{2})$
 (D) $2(\sqrt[2]{12})$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1261 Gli insetti respirano attraverso** B
 (A) l'apertura orale
 (B) gli stigmi
 (C) le antenne
 (D) i peli ghiandolari
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1262 Nella molecola biatomica dell'azoto è contenuto** C
 (A) un legame semplice
 (B) un legame doppio
 (C) un legame triplo
 (D) due doppi legami
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1263 Quale delle seguenti è la formula dell'acido solforico?** B
 (A) H_2SO_3
 (B) H_2SO_4
 (C) H_2S
 (D) $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_5$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1264 Qual è il termine più semplice della famiglia degli alcheni?** A
 (A) C_2H_4
 (B) Propilene
 (C) C_3H_6
 (D) CH_4
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1265 Se le intensità di due cariche vengono raddoppiate e, contemporaneamente si raddoppia anche la loro distanza, la forza di attrazione delle cariche** D
 (A) si raddoppia
 (B) si dimezza
 (C) si quadruplica
 (D) rimane inalterata
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1266 Un mercato si definisce un monopolio se si verificano le seguenti condizioni** C

- (A) un unico acquirente e molti soggetti che offrono
- (B) un unico soggetto che offre e pochi soggetti che acquistano
- (C) un unico soggetto che offre e molti soggetti che acquistano
- (D) numerosi soggetti che offrono e che acquistano il bene.
- (E) l'impresa che offre il prodotto è pubblica

1267 Gli uccelli controllano la perdita di calore

D

- (A) riparandosi dentro gli alberi
- (B) andando in letargo
- (C) cambiando il colore del piumaggio
- (D) modificando la posizione delle penne e quindi la quantità di aria inerte intrappolata vicino al corpo
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1268 Quando sciolgo NaCl in acqua, cosa si ottiene?

A

- (A) Una soluzione
- (B) Una soluzione azeotropica
- (C) Una soluzione tampone
- (D) Un composto
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1269 Indicare la formula dell'ossido di sodio

C

- (A) NaO
- (B) Na₂O₂
- (C) Na₂O
- (D) NaO₂
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1270 Quale fra queste sigle indica la variazione di entropia?

C

- (A) ΔH
- (B) ΔG
- (C) ΔS
- (D) ΔU
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1271 Una cellula uovo differisce da uno spermatozoo in quanto la cellula uovo

E

- (A) possiede mitocondri
- (B) non possiede citoplasma
- (C) possiede un corredo aploide di cromosomi
- (D) è un prodotto della meiosi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1272 Quali sono le principali strutture subcellulari coinvolte nel mantenimento della forma, nel movimento e nella divisione di una cellula?

B

- (A) ciglia e flagelli
- (B) microtubuli e microfilamenti
- (C) vescicole e vacuoli
- (D) mitocondri
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1273 Ad un concorso 8 candidati furono ammessi alle prove orali, l' 80% fu eliminato allo scritto. Quanti erano i candidati?

C

- (A) 20
- (B) 130
- (C) 40
- (D) 50
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1274 In quale dei seguenti mezzi il suono NON può propagarsi?

D

- (A) Acqua
- (B) Vapore acqueo
- (C) Ghiaccio
- (D) Vuoto
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1275 I procarioti contengono

E

- (A) DNA
- (B) RNA
- (C) tonofilamenti

- (D) nè DNA, nè RNA
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1276 Quando due corpi sono in equilibrio termico essi hanno** C
(A) la stessa quantità di calore
(B) la stessa energia interna
(C) la stessa temperatura
(D) la stessa capacità termica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1277 Il legame estereo è presente** A
(A) nei trigliceridi
(B) nei polisaccaridi
(C) nelle proteine
(D) non esiste
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1278 Il frutto del melo botanicamente è** B
(A) un frutto vero
(B) un falso frutto
(C) un'infruttescenza
(D) un seme
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1279 I composti organici contenenti solo atomi di C e H, vengono detti** D
(A) colloidali
(B) idruri
(C) grafiti
(D) idrocarburi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1280 Dei seguenti organismi appartengono agli invertebrati** D
(A) miceti
(B) anfibii
(C) squali
(D) cavallette e farfalle
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1281 Nella semireazione $K^+ + e^- \rightarrow K$, il potassio** A
(A) si riduce
(B) si ossida
(C) si ossida e si riduce contemporaneamente
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1282 Quanti grammi di ossigeno sono contenuti in 10 moli di acqua?** A
(A) 160
(B) 8
(C) 16
(D) 80
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1283 Che cosa è l'etino?** C
(A) un alchene
(B) un alcano
(C) un altro nome dell'acetilene
(D) un cicloalcano
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1284 Quale delle seguenti affermazioni è esatta?** C
(A) $1/2 = 1/3$
(B) $2/3 > 2$
(C) $7/9 < 8/9$
(D) $1/4 > 1/2$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1285 $10^{-3}/10^9 =$** A
(A) 10^{-12}

- (B) 10^{-6}
 (C) 6
 (D) 10^6
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1286 II corredo cromosomico $2n$ viene detto** E
 (A) aploide
 (B) autosomico
 (C) poliploide
 (D) bisomico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1287 Quale elemento corrisponde alla configurazione elettronica $1s^2 2s^2 2p^4$?** C
 (A) Azoto
 (B) Boro
 (C) Ossigeno
 (D) Alluminio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1288 Il DNA è un polimero costituito da** B
 (A) acidi grassi
 (B) nucleotidi
 (C) glucosio
 (D) amminoacidi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1289 Il plasma è** C
 (A) la parte figurata del sangue
 (B) sinonimo di linfa
 (C) la parte liquida del sangue
 (D) sinonimo di sangue
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1290 La temperatura di un corpo è un "indice"** B
 (A) del calore posseduto dal corpo
 (B) dell'energia cinetica media delle particelle del corpo
 (C) del calore scambiato dal corpo
 (D) della capacità termica del corpo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1291 Quando un gas perfetto a pressione P e volume V subisce una espansione isoterma, si può affermare che** C
 (A) $P = \text{cost}$
 (B) $V = \text{cost}$
 (C) $PV = \text{cost}$
 (D) $P/V = \text{cost}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1292 Un mA corrisponde** B
 (A) $1 \text{ mA} = 10^{-6} \text{ A}$
 (B) $1 \text{ mA} = 10^{-3} \text{ A}$
 (C) $1 \text{ mA} = 10^{-2} \text{ A}$
 (D) $1 \text{ mA} = 10^{-9} \text{ A}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1293 Il cellobiosio è** A
 (A) un disaccaride
 (B) un monosaccaride
 (C) si forma per idrolisi enzimatica dell'amido
 (D) presente nel latte
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1294 Il composto MgH_2 è** D
 (A) acido magnesidrico
 (B) idrossido di magnesio
 (C) un idracido
 (D) idruro di magnesio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1295 La data della vendemmia è decisa in base al** D
 (A) contenuto di acido glutarico dell'uva.
 (B) contenuto di pentosi dell'uva.
 (C) contenuto di azoto ammoniacale dell'uva.
 (D) contenuto di zuccheri dell'uva.
 (E) contenuto di pruina dell'uva.
- 1296 Indicare quale delle seguenti relazioni tra le grandezze fisiche è CORRETTA** A
 (A) $(\text{lavoro})/(\text{spostamento}) = (\text{forza})$
 (B) $(\text{massa}) * (\text{velocità}) = (\text{forza})$
 (C) $(\text{massa}) * (\text{spostamento}) = (\text{forza})$
 (D) $(\text{potenza}) * (\text{velocità}) = (\text{forza})$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1297 Qual è il nome del C_2H_6 ?** C
 (A) Butano
 (B) Propano
 (C) Etano
 (D) Etene
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1298 Nel Sistema Internazionale, il farad rappresenta l'unità di misura di** D
 (A) forza
 (B) energia
 (C) intensità di corrente
 (D) capacità elettrica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1299 I caratteri controllati da geni localizzati su cromosomi sessuali si definiscono** C
 (A) caratteri mendeliani
 (B) caratteri limitati al sesso
 (C) caratteri legati al sesso
 (D) caratteri influenzati dal sesso
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1300 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** C
 (A) Il numero totale delle ore delle lezioni che vengono impartite ex cathedra per quel determinato insegnamento
 (B) Il numero delle ore totali impiegate dallo studente per prepararsi a sostenere l'esame di un determinato insegnamento
 (C) Il numero delle ore totali impiegate dallo studente per seguire le lezioni del corso e prepararsi a sostenere il relativo esame
 (D) 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
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1301 Mendel compì i suoi esperimenti di genetica** D
 (A) sulle scimmie
 (B) sui fagioli
 (C) sui topi
 (D) sui piselli
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1302 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** A
 (A) non si modifica
 (B) diventa maggiore di 7
 (C) si abbassa un po'
 (D) diventa minore di 1
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1303 Indicare la risposta ERRATA. La quantità di calore si può misurare in** B
 (A) joule

- (B) watt
- (C) watt * s
- (D) calorie
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1304 I rettili sono animali caratterizzati dal fatto di** A
- (A) avere un metabolismo basso e quindi una temperatura interna che varia a seconda di quella esterna
 - (B) riprodursi asessualmente
 - (C) avere la pelle ricoperta di scaglie
 - (D) possedere la vescica natatoria
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1305 L'isomeria ottica in una molecola organica si può presentare quando** E
- (A) Su uno degli atomi di carbonio presenti nella molecola si hanno cinque sostituenti diversi
 - (B) Su uno degli atomi di azoto presenti nella catena si hanno due sostituenti diversi
 - (C) Su uno degli atomi di ossigeno presenti nella catena si hanno tre sostituenti diversi
 - (D) Quando la catena di atomi di carbonio è lineare senza nessun sostituito
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1306 All'aumentare della lunghezza, la resistenza elettrica di un conduttore di sezione costante** A
- (A) aumenta
 - (B) diminuisce
 - (C) non varia
 - (D) aumenta o diminuisce a seconda della resistività del materiale
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1307 Quale tra i valori (max/min) seguenti si avvicina maggiormente alla pressione del sangue in un giovane adulto sano** A
- (A) 120/80
 - (B) 90/85
 - (C) 120/120
 - (D) 140/95
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1308 In un gas perfetto, a volume costante, se aumenta la temperatura del gas e rimane costante il numero delle moli, la sua pressione p** A
- (A) aumenta linearmente con la temperatura assoluta
 - (B) diminuisce linearmente con la temperatura assoluta
 - (C) rimane costante in base alla legge di Boyle
 - (D) aumenta con il quadrato della temperatura assoluta
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1309 II codice genetico consiste nella successione di** E
- (A) basi puriniche
 - (B) aminoacidi
 - (C) glicidi
 - (D) proteine
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1310 L'aspetto di un organismo vivente, determinato dall'interazione tra patrimonio genetico e ambiente, si definisce** E
- (A) diploide
 - (B) genotipo
 - (C) cariotipo
 - (D) aploide
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1311 L'apparato del Golgi** A
- (A) è una struttura citoplasmatica costituita da sacchi membranosi delimitati da membrane
 - (B) non è una struttura citoplasmatica
 - (C) è una struttura citoplasmatica, ma non è costituito da membrane
 - (D) non è una struttura citoplasmatica, ma mitocondriale
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1312 Se $a \neq 0$, qual è la soluzione dell'equazione $ax + 2b + c = 0$?** A
- (A) $x = -(2b + c)/a$

- (B) $x = (-b + \sqrt{b^2 - ad}/a$
 (C) $x = 1-b - \sqrt{b^2 - ad}/a$
 (D) $x = -a/(2b+c)$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1313 Sono insetti sociali** D
 (A) mosche e zanzare
 (B) formiche e scarafaggi
 (C) cavallette e grilli
 (D) api e termiti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1314 Indicare quale delle seguenti relazioni tra grandezze fisiche è CORRETTA** A
 (A) (lavoro)/(spostamento) = (forza)
 (B) (massa) * (velocità) = (forza)
 (C) (massa) * (spostamento) = (forza)
 (D) (potenza) * (velocità) = (forza)
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1315 Il simbolo B rappresenta** C
 (A) il bismuto
 (B) il bromo
 (C) il boro
 (D) il berillio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1316 Il grado di un polinomio corrisponde** D
 (A) alla somma dei gradi di tutti i monomi addendi
 (B) al minimo comune multiplo dei gradi dei monomi addendi
 (C) al grado del monomio di grado minimo
 (D) al grado del monomio di grado massimo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1317 Due rette dello spazio sono sghembe se** D
 (A) sono incidenti
 (B) sono complanari
 (C) sono parallele
 (D) non sono complanari
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1318 La fotosintesi comprende** C
 (A) solo reazioni luminose
 (B) solo reazioni al buio
 (C) reazioni alla luce e reazioni al buio
 (D) reazioni che avvengono indipendentemente dalla presenza di luce
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1319 L'equazione $x^2 - (2\sqrt{5}+1)x + (2\sqrt{5}) = 0$** C
 (A) ha due radici reali negative
 (B) ha due radici reali una positiva ed una negativa
 (C) ha due radici reali e positive
 (D) non ha radici reali
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1320 Un terreno con pendenza del 100% è inclinato sul piano orizzontale:** C
 (A) di 0°
 (B) di 30°
 (C) di 45°
 (D) di 90°
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1321 Quale sarà il valore di n se il $\log_2 n = 6$?** C
 (A) 16
 (B) 32
 (C) 64
 (D) 148
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1322 Nel fiore delle Angiosperme l'insieme dei petali costituisce** E
 (A) il calice
 (B) il ricettacolo
 (C) i tepali
 (D) l'androceo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1323 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 il potenziale di riduzione E' di una coppia redox in funzione del rapporto tra le concentrazioni dell'ossidante OX e del riducente R, essendo noto E. Calcolare il potenziale di riduzione della coppia redox tampachinone $[OX]$ /tampachinolo $[R]$ ($E = -552 \text{ mV}$), per un quoziente tampachinone/tampachinolo = 1000** A
 (A) - 372 mV
 (B) - 350 mV
 (C) - 400 mV
 (D) - 732 mV
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1324 Quale, tra le seguenti, è caratteristica del processo di ossidazione?** B
 (A) Aumento del peso
 (B) Perdita di elettroni
 (C) Perdita di neutroni
 (D) Combinazione con l'idrogeno
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1325 I composti ionici sono solubili in** D
 (A) solventi apolari
 (B) idrocarburi alifatici
 (C) idrocarburi aromatici
 (D) solventi polari
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1326 Che cos'è l'ermafroditismo?** E
 (A) lo sviluppo di un embrione differenziato
 (B) lo sviluppo di uovo senza fusione dei nuclei
 (C) lo sviluppo di uovo in due individui di sesso diversi
 (D) lo sviluppo di uovo senza che sia stato fecondato
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1327 II sistema ABO è** B
 (A) il nome di un sistema omeostatico
 (B) un sistema di gruppi sanguigni
 (C) l'insieme di anticorpi
 (D) il sistema di coagulazione del sangue
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1328 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, il lavoro fatto sul carico dal facchino è** C
 (A) triplo
 (B) doppio
 (C) uguale
 (D) non ha fatto alcun lavoro in entrambi i casi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1329 La foca è** A
 (A) un mammifero
 (B) un pesce osseo
 (C) un pesce cartilagineo
 (D) un uccello
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1330 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 specifico di B, (CA/CB) vale** A

- (A) 1
- (B) 4
- (C) 1/4
- (D) 25
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1331 La retta di equazione $y = 3x + 2$ interseca l'asse delle x in un punto** A
- (A) di ascissa negativa
 - (B) di ascissa positiva
 - (C) di ascissa nulla
 - (D) di ascissa uguale 2/3
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1332 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** E
- (A) 180
 - (B) 180×24
 - (C) 180 miliardi
 - (D) un miliardo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1333 La pressione atmosferica** B
- (A) aumenta con l'aumentare dell'altitudine
 - (B) diminuisce con l'aumentare dell'altitudine
 - (C) non varia con il variare dell'altitudine
 - (D) aumenta di 100 torr per ogni 1000 metri di incremento di altitudine
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1334 Lo zolfo è efficace contro** B
- (A) la peronospora
 - (B) l'oidio
 - (C) la muffa grigia
 - (D) la rizoctonia
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1335 A cosa corrisponde la media aritmetica dei numeri 3, 4, 5, 6, 7?** B
- (A) 0
 - (B) 5
 - (C) 2
 - (D) 3
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1336 Indicare quale fra i seguenti nomi si riferisce al glicerolo** A
- (A) 1,2,3 propantriolo
 - (B) butanolo
 - (C) furano
 - (D) pirrolo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1337 In una reazione reversibile all'equilibrio** B
- (A) le due costanti di velocità sono uguali
 - (B) le velocità delle reazioni diretta e inversa sono uguali
 - (C) la reazione si arresta
 - (D) i prodotti ed i reagenti sono alla stessa concentrazione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1338 Le cellule somatiche si dividono mediante** C
- (A) meiosi
 - (B) meiosi e mitosi
 - (C) mitosi
 - (D) scissione binaria
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1339 I plastidi contenenti carotenoidi responsabili della colorazione di frutti e fiori sono detti** E
- (A) sclerenchima
 - (B) xilema e floema
 - (C) mitocondri
 - (D) sferoplasti

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1340 La principale funzione dell'ATP è di** A
(A) fornire energia
(B) fornire substrati metabolici
(C) formare acidi nucleici
(D) catalizzare diverse reazioni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1341 La grandezza Q è proporzionale alla grandezza P (cioè $Q = K * P$). Supponiamo $P=4,5$; $Q=18$. Quale è il valore della costante di proporzionalità K?** C
(A) $K=0,25$
(B) $K=10,5$
(C) $K=4$
(D) $K=13,5$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1342 La parete cellulare è** A
(A) un involucro rigido che circonda le cellule dei vegetali e di molti procarioti
(B) una membrana che riveste la cavità toracica e quella addominale
(C) un involucro rigido ed elastico che circonda le cellule eucarisotiche
(D) un rivestimento del tessuto osseo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1343 La balena ed il pinguino sono** B
(A) entrambi mammiferi
(B) rispettivamente mammifero ed uccello
(C) rispettivamente pesce e mammifero
(D) rispettivamente pesce ed uccello
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1344 II neurone è** E
(A) una cellula del sangue
(B) un prolungamento della cellula nervosa
(C) la fibra muscolare innervata da una fibra nervosa
(D) l'unità funzionale del rene
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1345 Nell'organismo umano la digestione** D
(A) è un processo chimico-fisico che rende un precipitato più compatto
(B) è un processo fisiologico che avviene nell'intestino crasso
(C) è un attacco enzimatico che porta allo sviluppo di gas nello stomaco
(D) un processo catalizzato da enzimi che, soprattutto nello stomaco e nel tenue, demolisce gli alimenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1346 Il composto NaCl è** A
(A) il cloruro di sodio
(B) l'ipoclorito di sodio
(C) il cloruro di azoto
(D) Nessuno dei precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1347 I lisosomi sono** B
(A) un sistema di sacchi membranosi
(B) vescicole dotate di membrana contenenti enzimi idrolitici impegnati nella digestione cellulare
(C) le centrali energetiche delle cellule eucariotiche
(D) la base dei movimenti della cellula
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1348 L'insieme dei codoni (gruppi di basi azotate del DNA) che codificano per tutti gli aminoacidi contenuti nelle proteine forma** C
(A) l'allele
(B) il gene
(C) il codice genetico
(D) il cromosoma
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1349 Il ghiaccio galleggia nell'acqua perché

A

- (A) la densità del ghiaccio è minore di quella dell'acqua
- (B) il ghiaccio passando da 0 a 4 °C, aumenta di volume
- (C) l'unità di massa (per esempio 1 kg) di ghiaccio pesa di meno dell'unità di massa dell'acqua
- (D) i solidi sono normalmente meno densi dei liquidi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1350 Un corpo subisce una dilatazione termica. Cosa avviene della sua densità?

D

- (A) Aumenta al diminuire della massa
- (B) Aumenta con l'aumentare della temperatura
- (C) Aumenta all'aumentare del volume
- (D) Diminuisce all'aumentare della temperatura
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1351 II sistema ABO è** B
 (A) il nome di un sistema omeostatico
 (B) un sistema di gruppi sanguigni
 (C) l'insieme di anticorpi
 (D) il sistema di coagulazione del sangue
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1352 Siano a e b due numeri reali, allora** C
 (A) $a^2+b^2=(a^2-2ab-b^2)$
 (B) $a^2+b^2=(a+b)*(a+b)$
 (C) a^2+b^2 non si può ridurre ulteriormente nel campo dei numeri reali
 (D) $a^2+b^2=(a-b)*(a+b)$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1353 Qual è il numero di ossidazione dell'idrogeno nell'idruro di litio?** C
 (A) +1
 (B) +2
 (C) -1
 (D) 0
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1354 Il geotropismo è la risposta delle piante** C
 (A) al suolo
 (B) alla luce
 (C) alla forza di gravità
 (D) all'assorbimento di acqua e sali minerali dal suolo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1355 Un corpo, partendo dalla quiete, viene fatto cadere all'interno di un fluido viscoso. Il suo moto è** A
 (A) prima accelerato e poi uniforme
 (B) uniformemente ritardato
 (C) prima accelerato e poi ritardato
 (D) prima ritardato e poi uniforme
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1356 I caratteri genetici (genoma)** C
 (A) si esplicano sempre nel fenotipo
 (B) l'esplicazione del genoma nel fenotipo varia con la specie considerata e non con l'ambiente
 (C) possono o meno esplicarsi nel fenotipo in rapporto all'ambiente
 (D) il fenotipo è indipendente dal genoma
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1357 Mediante la reazione di saponificazione di un trigliceride si ottiene** A
 (A) glicerina e saponi
 (B) sapone e zucchero
 (C) glicerina e glucosio
 (D) glucosio e saponi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1358 Da quale delle seguenti osservazioni si può dedurre la natura ondulatoria della luce?** A
 (A) Dà luogo a fenomeni di diffrazione
 (B) Non è deflessa dal campo elettrico
 (C) Non è deflessa dal campo magnetico
 (D) Si riflette in uno specchio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1359 La potenza fornita da un motore che ruota a 3000 giri, al minuto primo, esercitando una coppia di 200 N * m, e** B
 (A) 0,6 MW
 (B) 62,8 kW
 (C) 31,4 kW
 (D) 12 kW
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1360 Le proprietà chimiche di un atomo sono determinate dal suo** C
 (A) numero di massa
 (B) peso atomico
 (C) numero atomico

- (D) numero di neutroni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1361 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** B
(A) acido
(B) basico
(C) neutro
(D) compreso tra 2 e 5
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1362 Come si dividono gli idrocarburi alifatici?** A
(A) Saturi ed insaturi
(B) Ciclici ed aromatici
(C) Saturi ed aromatici
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1363 Un atomo che ha acquistato un elettrone rispetto al suo fondamentale è definito** B
(A) neutrone
(B) anione
(C) catione
(D) positone
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1364 Quale dei seguenti metalli forma ioni bivalenti?** C
(A) Al
(B) K
(C) Ba
(D) Au
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1365 Perché la fotosintesi è essenziale per la vita?** C
(A) Perché è il processo che avviene in tutte le cellule animali per fornirle di energia
(B) Perché è l'unica via di utilizzo del glucosio
(C) Perché avviene nelle piante e fornisce energia in una forma utilizzabile da tutti gli organismi viventi
(D) Perché produce CO₂ e H₂O
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1366 L'Unione Europea è costituita da** B
(A) 12 Stati
(B) 25 Stati
(C) 15 Stati
(D) 9 Stati
(E) 30 Stati
- 1367 In un nucleotide il legame tra acido fosforico (H₃PO₄) e lo zucchero è un legame di tipo** C
(A) anidridico
(B) ad alta energia
(C) estereo
(D) glicosidico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1368 Quante moli per litro di ossidrioni contiene l'acqua pura a 25 °C?** A
(A) 0,0000001
(B) 0,000001
(C) 0,00000001
(D) 0,000000101
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1369 L'unità di misura delle masse atomiche è pari a** C
(A) 1/16 della massa di un atomo di ossigeno
(B) 1/12 della massa di un atomo di carbonio
(C) 1/12 della massa di un atomo dell'isotopo del carbonio con numero di massa 12
(D) massa dell'atomo di idrogeno in quanto è l'atomo di massa minore
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1370 Il valore della funzione $\text{tg}(n/4) =$** A
 (A) 1
 (B) $1/2$
 (C) $\sqrt{2}$
 (D) $\sqrt{(3/2)}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1371 L'insieme dei processi di sviluppo dell'individuo, dall'uovo fecondato fino allo stadio adulto, è detto** E
 (A) filogenesi
 (B) spermiogenesi
 (C) ovogenesi
 (D) endogenesi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1372 Per stabilire se gli organismi sono della stessa specie si deve tenere conto** A
 (A) dell'incapacità di riproduzione con organismi di altra specie
 (B) della dimensione
 (C) della capacità di riproduzione con organismi di altra specie
 (D) dell'aspetto esteriore che può influenzare la riproduzione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1373 I parassiti e i saprofiti** B
 (A) si nutrono di organismi morti
 (B) necessitano di materiale organico
 (C) uccidono la cellula ospite
 (D) recano vantaggi alla cellula ospite
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1374 L'RNA è formato da** A
 (A) nucleotidi
 (B) acidi grassi
 (C) enzimi
 (D) glicidi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1375 Le cianofitiche o alghe azzurre sono** C
 (A) batteri
 (B) eucarioti
 (C) procarioti
 (D) eucarioti enucleati
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1376 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?** A
 (A) 27
 (B) π
 (C) 9
 (D) 3π
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1377 La pressione media esercitata dal cuore sul sangue in una giraffa, paragonata con la stessa in un uomo è** C
 (A) minore
 (B) uguale
 (C) maggiore
 (D) dipende dalla pressione esterna
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1378 Sono organuli cellulari** A
 (A) mitocondri e lisosomi
 (B) citoplasma e nucleo
 (C) cromosomi
 (D) nucleo e cromosomi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1379 Quale delle seguenti formule rappresenta un amminoacido?** B
 (A) $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$

- (B) $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COOH}$
- (C) $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{CHO}$
- (D) $\text{HOHN}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1380 Una lampada ad incandescenza da 120 watt ed uno scaldabagno elettrico da 1. 500 watt sono alimentati dalla stessa tensione. Segue che** C
- (A) le resistenze elettriche dei due apparecchi sono le stesse
 - (B) è più elevata la resistenza dello scaldabagno elettrico
 - (C) è più elevata la resistenza della lampada ad incandescenza
 - (D) non si può rispondere senza conoscere le correnti
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1381 Le metastasi sono** C
- (A) fenomeni fisiologici
 - (B) tumori primitivi
 - (C) impianti tumorali in organi diversi da quello sede del tumore primario
 - (D) neoplasie benigne
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1382 Il 3,5% di una certa somma K ammonta a 70 Euro. Allora l'intera somma K ammonta a** D
- (A) 200 Euro
 - (B) 500 Euro
 - (C) 1.930 Euro
 - (D) 2.000 Euro
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1383 Nelle piante di vite la fotosintesi può essere effettuata** E
- (A) solo dalle foglie
 - (B) solo dai germogli
 - (C) solo dagli acini
 - (D) dalle foglie, dai germogli e dagli acini
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1384 L'elemento più elettronegativo è** C
- (A) O
 - (B) Na
 - (C) F
 - (D) S
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1385 Una soluzione tampone è data dalla miscela di** E
- (A) un acido debole ed una base forte a pari concentrazione
 - (B) una base forte ed il sale di un acido forte
 - (C) un acido forte ed il sale di una base forte
 - (D) un acido forte ed una base forte a pari concentrazione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1386 Il legame glicosidico è presente** A
- (A) nei polisaccaridi
 - (B) nelle proteine
 - (C) nei grassi semplici
 - (D) non esiste
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1387 Nel fegato il glucosio è convertito in** D
- (A) aminoacidi
 - (B) grassi
 - (C) proteine
 - (D) glicogeno
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1388 Per polisaccaridi si intendono** B
- (A) zuccheri non idrolizzabili
 - (B) zuccheri che per idrolisi forniscono monosaccaridi
 - (C) saccaridi formati da eternatomi
 - (D) tante molecole di saccarosio
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1389 Da un elemento neutro per cessione di un elettrone si ottiene lo ione** E
- (A) X^{2+}
 (B) X^{2-}
 (C) X^{-}
 (D) X^{3+}
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1390 Indicare quale, tra le seguenti, non è una unità di misura elettrica** E
- (A) Farad
 (B) Ohm
 (C) Ampère
 (D) Coulomb
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1391 Un moto uniformemente accelerato deve essere necessariamente** E
- (A) a velocità crescente
 (B) ad accelerazione nulla
 (C) ad accelerazione crescente
 (D) a velocità costante
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1392 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** C
- (A) 400 cal
 (B) 200 kcal
 (C) 4000 cal
 (D) 40.000 joule
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1393 I raggi X sono prodotti** C
- (A) da una corrente elettrica molto intensa
 (B) dall'effetto termoionico
 (C) dall'urto di elettroni contro un ostacolo
 (D) dalle sostanze radioattive
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1394 I principali acidi organici presenti nel vino sono** B
- (A) piruvico, cheto-glutarico, citrico, butirrico.
 (B) tartarico, malico, citrico, lattico, acetico, succinico.
 (C) cheto-glutarico, acetico, butirrico, succinico.
 (D) succinico, cheto-glutarico, malico.
 (E) malico, citrico, lattico, acetico, succinico.
- 1395 Quale dei seguenti apparecchi può essere impiegato soltanto in corrente alternata?** A
- (A) Trasformatore
 (B) Lampada ad incandescenza
 (C) Tubo a raggi X.
 (D) Elettrocalamita
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1396 Nel moto circolare uniformemente vario, il vettore velocità è** A
- (A) variabile in direzione e modulo
 (B) variabile in direzione, ma non in modulo
 (C) costante in direzione, ma non in modulo
 (D) costante in direzione e modulo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1397 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?** B
- (A) L'energia cinetica e la quantità di moto totali non variano
 (B) L'energia cinetica diminuisce e la quantità di moto non varia
 (C) L'energia cinetica non varia e la quantità di moto diminuisce
 (D) Tanto l'energia cinetica che la quantità di moto totale diminuiscono
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1398 La competizione tra organismi della stessa specie, viene detta** C

- (A) competizione interspecifica
- (B) competizione esclusiva
- (C) competizione intraspecifica
- (D) esclusione competitiva
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1399 I ragni** A
 (A) appartengono alla classe degli Aracnidi
 (B) sono tutti velenosi
 (C) appartengono alla classe degli Insetti
 (D) presentano due paia di ali
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1400 Nel metano** A
 (A) la molecola ha struttura tetraedrica
 (B) gli atomi formano fra loro angoli di 120°
 (C) gli atomi formano fra loro angoli di 90°
 (D) la molecola è planare, con il C al centro e gli H ai vertici di un quadrato
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1401 Durante il passaggio per ebollizione dallo stato liquido allo stato gassoso** A
 (A) la temperatura resta costante
 (B) il volume resta costante
 (C) il prodotto della pressione per volume resta costante
 (D) il rapporto tra pressione e volume resta costante
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1402 Cosa rappresentano i "crediti formativi" ?** D
 (A) Numeri che misurano il carico didattico dei singoli insegnamenti del corso
 (B) Una misura del tempo di lavoro impiegato dallo studente per superare un determinato esame
 (C) Il numero di crediti tiene conto sia del numero di ore di lezione che del numero di ore di studio personale
 (D) Le tre definizioni date sono tutte corrette
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1403 La muta è un processo** A
 (A) necessaria all'accrescimento dimensionale
 (B) facoltativo
 (C) regolato da feromoni
 (D) che si verifica nello stadio adulto
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1404 La capacità di un condensatore piano e parallelo è** E
 (A) dipendente dalla costante magnetica
 (B) inversamente proporzionale alla superficie
 (C) inversamente proporzionale alla costante dielettrica
 (D) dipendente dalla natura delle armature
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1405 Un uccellino si posa su di un cavo elettrico che si trova ad un potenziale di 1000 V. Cosa succede?** C
 (A) Rimane fulminato
 (B) È attraversato da una debole corrente perché, per il potere disperdente delle punte, l'elettricità sfugge lungo le piume isolanti delle ali
 (C) Non gli succede nulla perché per il passaggio di corrente occorre una differenza di potenziale
 (D) Nessuna delle risposte precedenti è esatta
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1406 Nel movimento dell'acqua dal terreno all'atmosfera attraverso la pianta, quale delle seguenti relazioni tra i potenziali idrici è corretta?** C
 (A) potenziale terreno < potenziale radici < potenziale foglie < potenziale atmosfera
 (B) potenziale terreno = potenziale radici > potenziale foglie = potenziale atmosfera
 (C) potenziale terreno > potenziale radici > potenziale foglie > potenziale atmosfera
 (D) potenziale terreno > potenziale radici = potenziale foglie < potenziale atmosferico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1407 In una cellula l'informazione genetica è contenuta in molecole di** B
 (A) proteine
 (B) DNA

- (C) carboidrati
- (D) RNA
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1408 I perossisomi sono** B
(A) vescicole dotate di membrana contenenti enzimi idrolitici impegnati nelle digestioni cellulari
(B) vescicole dotate di membrana contenenti enzimi ossidativi che demoliscono il perossido di idrogeno
(C) sono le centrali energetiche della cellula perché fabbricano ATP
(D) contengono clorofilla e sono importanti per la fotosintesi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1409 Mescolando soluzioni contenenti quantità equimolecolari di KOH e di acido formico si otterrà una soluzione** B
(A) acida
(B) basica
(C) neutra
(D) colorata
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1410 II codice genetico nell'uomo prevede i codoni stop?** A
(A) Sempre
(B) In caso di malattie metaboliche
(C) Mai
(D) Solo durante la vecchiaia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1411 Il metanolo ha formula** C
(A) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$
(B) $\text{H}_2\text{C} = \text{O}$
(C) CH_3OH
(D) HCOOH
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1412 I glicidi sono** A
(A) zuccheri complessi
(B) polimeri di amminoacidi
(C) prodotti di idrolisi dei grassi
(D) esteri della glicerina con acidi grassi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1413 Per triplo legame si intende** D
(A) un legame covalente tra tre molecole
(B) un legame tra tre ioni monovalenti
(C) un legame tra ioni trivalenti
(D) un legame derivante dalla compartecipazione di tre coppie di elettroni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1414 I cromosomi dello stesso tipo, di cui uno di origine paterna e l'altro di origine materna, si chiamano** D
(A) cromosomi aploidi
(B) cromosomi identici
(C) cromosomi gemelli
(D) cromosomi omologhi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1415 Se abbiamo una sfera ed un cubo di uguale volume, la superficie della sfera è** E
(A) maggiore di quella del cubo
(B) uguale a quella del cubo
(C) non sono noti elementi per rispondere
(D) le superfici non sono fra loro comparabili
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1416 Quale dei seguenti elementi è un gas nobile?** E
(A) F
(B) Cl
(C) H
(D) Br
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1417 La digestione delle proteine porta alla formazione di** C
(A) acidi grassi saturi
(B) zuccheri semplici
(C) aminoacidi solubili
(D) urea
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1418 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?** C
(A) 0
(B) 5
(C) 10
(D) 15
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1419 L'aria è** D
(A) un composto gassoso
(B) una miscela gassosa in parti uguali di azoto e ossigeno
(C) una miscela gassosa contenente circa 80% di ossigeno
(D) una miscela gassosa contenente circa 80% di azoto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1420 A che temperatura bolle l'acqua di mare alla pressione di un'atmosfera?** C
(A) 100°C
(B) Minore di 100°C
(C) Oltre i 100°C
(D) Oltre i 1000°C
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1421 Il teorema di Torricelli asserisce che** B
(A) la pressione atmosferica a livello del mare ammonta a 760 Torr
(B) 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
(C) la velocità di deflusso di un liquido reale varia inversamente alla sezione del condotto
(D) ogni corpo immerso in un liquido riceve una spinta dal basso verso l'alto pari al peso della massa di liquido spostata
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1422 L'equazione $x - 4(2 - x) = -33$ ha soluzione** B
(A) 5
(B) -5
(C) 35
(D) -3
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1423 A temperatura costante, se la pressione raddoppia, il volume di un gas perfetto** C
(A) rimane invariato perché è ben noto che il volume di un gas dipende solo dalla temperatura
(B) se il gas è compresso esso si scalda e la temperatura non può rimanere costante
(C) dimezza
(D) raddoppia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1424 Il rame viene utilizzato in viticoltura come** A
(A) fungicida
(B) insetticida
(C) disinfettante
(D) nematocida
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1425 II trasporto di una sostanza attraverso una membrana, che avviene contro gradiente di concentrazione, è detto** E
(A) ultrafiltrazione
(B) tropismo
(C) diffusione fisica
(D) trasporto passivo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1426 La disequazione $x^2 < x$ è soddisfatta per ogni x tale che** C
 (A) $x > 0$
 (B) $x < 1$
 (C) $0 < x < 1$
 (D) $-1 < x < 0$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1427 Un pC corrisponde a** E
 (A) $1 \text{ pC} = 10^{-9} \text{ C}$
 (B) $1 \text{ l pC} = 10^9 \text{ C}$
 (C) $1 \text{ pC} = 10^{-6} \text{ C}$
 (D) $1 \text{ pC} = 10^{12} \text{ C}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1428 Quale tra le seguenti sostanze è un chetone?** B
 (A) Anilina
 (B) Acetone
 (C) Etanolo
 (D) Ossalato
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1429 Nel benzene il carbonio ha ibridazione** B
 (A) sp^3
 (B) sp^2
 (C) sp
 (D) $s^2 p^2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1430 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** A
 (A) 8
 (B) 14
 (C) 15
 (D) 7
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1431 La sostanza indicata qui di seguito $\text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$ si chiama acido** C
 (A) malico
 (B) acetacetico
 (C) gamma-idrossibutirrico
 (D) beta-idrossipropionico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1432 I gruppi ABO sono dovuti** B
 (A) ad anticorpi presenti sugli eritrociti
 (B) ad antigeni presenti sugli eritrociti
 (C) ad antigeni liberi nel sangue
 (D) a nuove mutazioni in ogni individuo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1433 Quale delle seguenti unità è utilizzabile per indicare misure di pressione?** B
 (A) Parsec
 (B) mmHg
 (C) Kelvin
 (D) Poise
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1434 Nel moto armonico di un punto materiale sono proporzionali** B
 (A) velocità e accelerazione
 (B) accelerazione e spostamento
 (C) velocità e spostamento
 (D) massa e velocità
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1435 Per $b > 0$, $\log b^n =$** A

- (A) $n \cdot \log b$
 (B) $n + \log b$
 (C) $\log n \cdot b$
 (D) $(1/n) \cdot \log b$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1436 Mendel compì i suoi esperimenti di genetica** D
 (A) sulle scimmie
 (B) sui fagioli
 (C) sui topi
 (D) sui piselli
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1437 Una reazione che avviene spontaneamente e coinvolge molecole ad alto contenuto energetico, che passando ad un livello energetico inferiore liberano energia, è detta** C
 (A) endoergonica
 (B) autotrofa
 (C) esoergonica
 (D) ossidativa
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1438 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?** D
 (A) Risale lungo la traiettoria circolare
 (B) Cade descrivendo un arco di circonferenza
 (C) Cade lungo la verticale
 (D) Cade descrivendo un arco di parabola
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1439 Qual è la soluzione dell'equazione $\log_{10} x - \log_{10} 2 = 2$?** C
 (A) 4
 (B) 8
 (C) 200
 (D) 50
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1440 Due lampade sono collegate in parallelo a una d. d. p. costante. Se il filamento di una di esse si interrompe** D
 (A) si spengono anche le altre
 (B) aumenta la luminosità delle altre
 (C) diminuisce l'intensità di corrente nelle altre
 (D) l'intensità di corrente nelle altre rimane invariata
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1441 Una configurazione di equilibrio è stabile se** A
 (A) ha energia potenziale minima
 (B) ha energia potenziale massima
 (C) ha energia cinetica minima
 (D) ha energia cinetica massima
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1442 Si parla di "analogia" quando due organi** A
 (A) sono diversi ma hanno funzioni simili
 (B) hanno la stessa derivazione embriologica
 (C) appartengono a gemelli monovulari
 (D) appartengono ad individui della stessa specie
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1443 10 kW equivalgono ad una potenza pari a** B
 (A) 10 J/s
 (B) 10.000 J/s
 (C) 10.000 J * s
 (D) 10.000 J/min
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1444 La parabola di equazione $y = 4 - x^2$** C
 (A) non taglia l'asse x.
 (B) è tangente all'asse x.

- (C) taglia l'asse x in due punti simmetrici rispetto all'origine
- (D) taglia l'asse x in due punti entrambi di ascissa positiva
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1445 II pinguino è** B
- (A) un mammifero
 - (B) un uccello
 - (C) un anfibio
 - (D) un rettile
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1446 Quale dei seguenti composti contiene soltanto glucosio?** A
- (A) Amido
 - (B) Saccarosio
 - (C) DNA
 - (D) Proteina
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1447 Gli enzimi sono** A
- (A) proteine con attività catalitica
 - (B) macromolecole biologiche legate alla divisione cellulare
 - (C) molecole informative
 - (D) attivatori della sintesi proteica
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1448 I principali gas contenuti nell'aria sono** A
- (A) azoto e ossigeno
 - (B) ossigeno
 - (C) idrogeno e ossigeno
 - (D) ossigeno e anidride carbonica
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1449 Due nuclidi hanno entrambi numero atomico 6 ma uno ha numero di massa 12 e l'altro 13. I** A
- (A) numero di neutroni
 - (B) numero di protoni
 - (C) numero di elettroni
 - (D) simbolo chimico
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1450 Due grandezze si dicono direttamente proporzionali quando** C
- (A) la loro differenza ha un valore costante
 - (B) una diminuisce quando l'altra aumenta
 - (C) il loro rapporto ha un valore costante
 - (D) il loro prodotto ha un valore costante
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1451 I lisosomi sono** A
- (A) organuli citoplasmatici contenenti enzimi idrolitici
 - (B) organuli nucleari contenenti enzimi digestivi
 - (C) organuli citoplasmatici deputati alla respirazione cellulare
 - (D) organuli nucleari deputati alla secrezione cellulare
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1452 Una soluzione di acido, il cui pH è 3, contiene 0,001 moli di un acido monoproteico per litro. Ciò significa che la soluzione** B
- (A) contiene un acido debole
 - (B) contiene un acido forte
 - (C) costituisce un sistema tampone
 - (D) contiene un acido triprotico
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1453 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 corrente la pallina** D
- (A) si muoverà verticalmente con accelerazione costante
 - (B) si muoverà di moto circolare uniforme attorno al filo
 - (C) si muoverà di moto uniformemente accelerato verso il filo
 - (D) non si muoverà affatto

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1454 L'anafase è** C
(A) una vitamina
(B) una parte dell'interfase
(C) una fase della mitosi e della meiosi
(D) una patologia anale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1455 La variazione del patrimonio genetico, che si può verificare a livello genico, si definisce** C
(A) meiosi
(B) delezione
(C) mutazione
(D) selezione artificiale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1456 La molecola degli acidi organici è caratterizzata** B
(A) dallo ione ammonio
(B) dal gruppo carbossilico
(C) dal gruppo ossidrilico
(D) dal gruppo carbonilico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1457 II cariotipo è** B
(A) una particolare regione del nucleo
(B) l'assetto dei cromosomi di un individuo
(C) la membrana nucleare
(D) una modalità relativa alla fecondazione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1458 Un'equazione di secondo grado ha come unica radice -1. Il suo discriminante è** D
(A) < 0
(B) > 0
(C) un numero immaginario
(D) 0
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1459 Quando la tensione di vapore diventa uguale alla pressione esterna, un liquido** B
(A) smette di evaporare
(B) bolle
(C) congela
(D) si raffredda
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1460 L'Unione Europea ha una politica per il settore agricolo?** A
(A) solo prodotti
(B) servizi e prodotti
(C) solo servizi
(D) macchine agricole
(E) solo prodotti trasformati (salumi, formaggi, salse, et(C))
- 1461 Il numero quantico di spin può assumere valori** A
(A) $\pm 1/2$
(B) $+1/2, 0, -1/2$
(C) 0, n-l
(D) -l, +l
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1462 Tangente di $n/6$ vale** E
(A) $1/2$
(B) $2/3$
(C) $2\sqrt{4}$
(D) $2/n$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1463 Che cos'è l'RNA?** C
(A) Acido grasso
(B) Acido desossiribonucleico

- (C) Acido ribonucleico
- (D) Acido lattico
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1464 Un Ohm corrisponde a** B
(A) $1 \text{ Ohm} = 1 \text{ Volt} \times 1 \text{ Ampere}$
(B) $1 \text{ Ohm} = 1 \text{ Volt} / 1 \text{ Ampere}$
(C) $1 \text{ Ohm} = 1 \text{ Volt} \times 1 \text{ secondo}$
(D) $1 \text{ Ohm} = 1 \text{ Volt} / 1 \text{ secondo}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1465 In quale dei seguenti composti ho una catena di 2 atomi di carbonio?** B
(A) Butanolo
(B) Aldeide acetica
(C) Propan-2-olo
(D) Pentene
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1466 Se le radiazioni alfa, beta, gamma sono immerse in un campo elettrico, quali di esse sono soggette alla forza elettrica?** A
(A) Alfa e Beta
(B) Gamma
(C) Tutte
(D) Beta e Gamma
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1467 Quale frazione di un centimetro è un micrometro?** D
(A) La decima parte
(B) La centesima parte
(C) La millesima parte
(D) La decimillesima parte
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1468 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?** D
(A) Un lato e gli angoli ad esso adiacenti
(B) Un lato, un angolo ad esso adiacente, e l'angolo ad esso opposto
(C) Due lati e l'angolo compreso
(D) I tre angoli
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1469 Quando la $[\text{OH}^-]$ è minore della $[\text{H}^+]$?** C
(A) A $\text{pH} = 10$
(B) A $\text{pH} = 7$
(C) A $\text{pH} = 2$
(D) A $\text{pH} = 8$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1470 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** A
(A) c'è più aria nella stanza più fredda
(B) c'è più aria nella stanza più calda
(C) la quantità di aria è la stessa nelle due stanze
(D) non si può concludere niente
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1471 Quale delle seguenti situazioni è impossibile?** B
(A) In un punto della sua traiettoria, un corpo ha velocità nulla e accelerazione diversa da 0
(B) Un corpo ha modulo della velocità variabile e velocità vettoriale costante
(C) Un corpo ha modulo della velocità costante e vettore velocità variabile
(D) In un certo intervallo di tempo il modulo della velocità di un corpo aumenta, mentre l'accelerazione tangenziale diminuisce
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1472 Il termine "anfibia" sta ad indicare** B
(A) un animale privo di stadio larvale
(B) un animale che vive al limite tra acqua e terra
(C) un animale che vive al limite tra terra ed aria

- (D) un animale che depone le uova sulla sabbia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1473 Una di queste cellule è mobile grazie ad un flagello, quale?** B
(A) eritrocito
(B) spermatozoo
(C) cellula muscolare
(D) cellula uovo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1474 All'interno di un corpo metallico (conduttore perfetto), carico con una carica Q** A
(A) il campo elettrico è zero
(B) il potenziale elettrico è zero
(C) il campo elettrico è costante e diverso da zero
(D) il potenziale elettrico dipende dalla posizione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1475 Negli organismi pluricellulari** A
(A) le cellule si specializzano in modo da svolgere ognuna una determinata funzione
(B) ogni cellula svolge tutte le funzioni
(C) le cellule non svolgono nessuna funzione
(D) le cellule hanno solo funzione digestiva
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1476 Quale gruppo di animali appartiene al phylum dei molluschi?** C
(A) Planarie
(B) Ricci
(C) Vongole
(D) Lombrichi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1477 Su quanti principi si basa la dinamica** C
(A) 1
(B) 2
(C) 3
(D) 4
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1478 Il DNA è una sequenza di** E
(A) nucleosidi
(B) lipidi
(C) aminoacidi
(D) proteine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1479 In quale dei seguenti composti è contenuto ferro?** B
(A) Trigliceride
(B) Mioglobina
(C) Clorofilla
(D) Carotene
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1480 Un elettrone ed un protone si muovono con velocità uguali in modulo ma di verso opposto. L'energia cinetica del protone** D
(A) è minore di quella dell'elettrone
(B) è uguale a quella dell'elettrone
(C) è opposta a quella dell'elettrone
(D) è maggiore di quella dell'elettrone
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1481 Nel S.I. la frequenza si misura in** D
(A) secondi
(B) sec^{-2}
(C) m^{-1}
(D) Hertz
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1482 Gli organismi marini, sia animali che vegetali, che vivono sospesi nell'acqua,** B

costituiscono

- (A) il bentos
- (B) il plancton
- (C) il necton
- (D) il volvo
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1483 Qualsiasi triangolo che sia iscritto in un cerchio e abbia un lato coincidente con un diametro dello stesso è D

- (A) scaleno
- (B) isoscele
- (C) equilatero
- (D) rettangolo
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1484 $2^4 * 4^6 =$ B

- (A) 2^{10}
- (B) 2^{16}
- (C) 4^{10}
- (D) 6^4
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1485 L'apparato del Golgi assume un ruolo fondamentale C

- (A) nella sintesi proteica
- (B) nella digestione cellulare
- (C) nella secrezione cellulare
- (D) nella respirazione cellulare
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1486 Una soluzione ha pH=2. Essa è A

- (A) acida
- (B) basica
- (C) neutra
- (D) in eccesso di ossidrione
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1487 A che formula corrisponde l'ottadecano? A

- (A) $C_{18}H_{38}$
- (B) $C_{20}H_{42}$
- (C) $C_{30}H_{52}$
- (D) $C_{10}H_{22}$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1488 Come variano le temperature di due corpi di diversa costituzione e di massa diversa se ad essi viene fornita la medesima quantità di calore? D

- (A) Il corpo di massa minore si porta ad una temperatura più elevata
- (B) Il corpo di massa maggiore si porta ad una temperatura più elevata
- (C) Siccome le quantità di calore sono uguali, i corpi si portano alla stessa temperatura
- (D) Non si può dire nulla se non si conoscono i rispettivi calori specifici
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1489 L'attività presente sulla superficie del sole consiste essenzialmente in esplosioni termonucleari. Perché allora è possibile vedere il sole, ma non "ascoltarlo"? C

- (A) A causa del gas interstellare
- (B) Perché è troppo lontano
- (C) Perché il suono non si propaga nel vuoto
- (D) Perché è troppo caldo
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1490 In un piano cartesiano due cerchi con raggio uguale di lunghezza 5 e centri di coordinate (2; 2) e (10; 8) hanno C

- (A) infiniti punti in comune
- (B) due punti in comune
- (C) un punto in comune
- (D) nessun punto in comune
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1491 Il glucosio è** A
 (A) un aldoseso
 (B) un aldopentoso
 (C) un chetoseso
 (D) unchetopentoso
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1492 A parità di ogni altra condizione, la spinta di Archimede sulla Luna rispetto alla corrispondente spinta sulla Terra** D
 (A) è minore perché sulla Luna la costante di gravitazione universale G è minore
 (B) è uguale in quanto i volumi degli oggetti non cambiano
 (C) è uguale perché la densità dei corpi non dipende dal luogo in cui si misura
 (D) è minore perché sulla Luna tutti i pesi sono minori
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1493 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 temperatura dello stato finale di equilibrio sia uguale a quello iniziale, la pressione finale sarà** A
 (A) $P_f = 2 P_0$
 (B) $P_f = P_0/2$
 (C) $P_f = 4 P_0$
 (D) $P_f = P_0$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1494 Tra gli acidi sottoriportati nella frutta e negli ortaggi predomina** C
 (A) l'acido acetico
 (B) l'acido salicilico
 (C) l'acido ascorbico
 (D) l'acido tricloro-fenossi-acetico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1495 Gli acidi grassi sono acidi formati da lunghe catene di atomi di carbonio, le quali possono essere** C
 (A) sempre sature
 (B) sempre insature
 (C) sia sature che insature
 (D) la domanda non ha senso
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1496 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** A
 (A) -6 J
 (B) +10 J
 (C) +6 J
 (D) -4 J
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1497 Individuare la risposta errata** A
 (A) $3\pi/4 = 130^\circ$
 (B) $3\pi/2 = 270^\circ$
 (C) $2\pi/3 = 120^\circ$
 (D) $\pi/3 = 60^\circ$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1498 Sei lampade sono collegate in parallelo a una d. d. p. costante. Se il filamento di una di esse si interrompe** D
 (A) si spengono anche le altre
 (B) aumenta la luminosità delle altre
 (C) diminuisce l'intensità di corrente nelle altre
 (D) l'intensità di corrente nelle altre rimane invariata
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1499 Data l'equazione $5 \log x = \log 32$, posso affermare che x è uguale a** B
 (A) $1/2$
 (B) 2
 (C) 5
 (D) $4/(2)^{-1/2}$

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1500 Il gruppo prostetico è** D
(A) la porzione lipidica di una lipoproteina
(B) un sostituito su una struttura steroidea
(C) la porzione agliconica di un glicoside
(D) la porzione non peptidica di una proteina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1501 L'espressione $(4 + 2x + 12y)/2$ si può ridurre a** C
(A) $2 + 2*(x + 6y)$
(B) $4 + y + 6x$
(C) $2 + x + 6y$
(D) $4 + x + 6y$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1502 Quali dei seguenti organuli non appartengono alla cellula animale?** C
(A) Mitocondri
(B) Lisosomi
(C) Plastidi
(D) Centrioli
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1503 Un corpo libero di muoversi, soggetto ad una forza costante** C
(A) sta fermo
(B) si muove con velocità costante
(C) si muove con accelerazione costante
(D) diminuisce la propria massa
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1504 L'isotopo stronzio-90 è pericoloso perché** A
(A) si accumula nelle ossa essendo affine al calcio
(B) si accumula nella tiroide essendo affine allo iodio
(C) si accumula nelle ossa essendo affine al potassio
(D) rimane nel cibo irradiato
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1505 Secondo Lamarck, il meccanismo che permette l'evoluzione è** A
(A) l'ereditarietà dei caratteri acquisiti
(B) la selezione naturale
(C) la lotta per la sopravvivenza
(D) la selezione causata da catastrofi geologiche
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1506 Per tRNA si intende** D
(A) l'RNA ribosomiale
(B) la molecola di RNA che trasporta un mRNA
(C) la RNA polimerasi
(D) la molecola di RNA deputata al trasferimento degli amminoacidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1507 Il valore dell'accelerazione gravitazionale nel sistema internazionale di unità di misura, mediamente può essere assunto pari a** C
(A) $9,8 \text{ cm/s}^2$
(B) 9800 cm/s^2
(C) $9,8 \text{ m/s}^2$
(D) 98 m/s^2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1508 In una soluzione prevale la concentrazione degli ioni idrossonio H_3O^+ rispetto a quella degli ioni OH^- . La soluzione è** B
(A) neutra
(B) acida
(C) basica
(D) isotonica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1509 Hanno la capacità di utilizzare l'apparato biosintetico della cellula ospite** E
 (A) insetti ematofagi
 (B) nematodi parassiti
 (C) platelminti parassiti
 (D) batteri
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1510 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** D
 (A) sia F che p sono identiche
 (B) solo le due F sono identiche
 (C) solo le due p sono identiche
 (D) in generale le F e le p sono diverse
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1511 Un metro cubo di un certo metallo (densità relativa = 7; calore specifico = 1/6 Kcal/Kg°C) ha capacità termica (in kilocalorie) pari a** E
 (A) 1/42000
 (B) 1/42
 (C) 6/7
 (D) 7/6
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1512 Il taurasi è un vino** D
 (A) DOC
 (B) ITG
 (C) ITP
 (D) DOCG
 (E) un vitigno
- 1513 Esaminando la struttura del 2 butene, quanti isomeri geometrici si possono avere?** B
 (A) 4
 (B) 2
 (C) Neanche uno
 (D) 10
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1514 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** D
 (A) 400 W
 (B) 100 W
 (C) 200 W
 (D) 800 W
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1515 La struttura terziaria è propria** E
 (A) delle membrane cellulari
 (B) delle membrane mitocondriali
 (C) degli aminoacidi
 (D) della cromatina
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1516 Il costituente fondamentale della membrana cellulare è** C
 (A) colesterolo
 (B) sfingomielina
 (C) fosfolipidi
 (D) trigliceridi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1517 L'anti-idrogeno è un atomo che** A
 (A) ha nucleo negativo ed elettrone orbitale positivo
 (B) ha carica nucleare ed orbitale negativa
 (C) differisce dall'idrogeno soltanto per la sua carica
 (D) differisce dall'idrogeno soltanto per la sua massa
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1518 Il DNA e l'RNA sono** B
 (A) proteine

- (B) acidi nucleici
- (C) enzimi
- (D) polisaccaridi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1519 I cloroplasti sono** B
(A) pigmenti verdi presenti nella clorofilla
(B) organuli verdi delle cellule vegetali, in cui hanno luogo tutte le reazioni chimiche della fotosintesi
(C) cellule specializzate nella riproduzione, capaci di dare origine ad un nuovo individuo dopo la fusione con un gamete
(D) ormoni vegetali che esplicano varie azioni sull'accrescimento, sulla fioritura, sulla germinazione dei semi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1520 II progesterone è** B
(A) un ormone sessuale maschile
(B) un ormone sessuale femminile
(C) un ormone sessuale sia maschile che femminile
(D) un ormone che agisce sul rene
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1521 L'RNA ribosomiale partecipa alla** B
(A) delezione
(B) traduzione
(C) duplicazione
(D) inserzione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1522 Un unico tipo di acido nucleico, DNA o RNA, è contenuto** C
(A) nei batteri e nelle alghe verdi-azzurre
(B) solo nei batteri
(C) nei virus
(D) in tutte le cellule eucariotiche
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1523 Un anione è** E
(A) un atomo che ha acquistato protoni
(B) un atomo che ha perso protoni
(C) un atomo che emette raggi gamma
(D) una sostanza contenente il gruppo funzionale delle ammine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1524 $\log_{10} 4 + \log_{10} 3 =$** A
(A) $\log_{10} (4 \cdot 3)$
(B) $\log_{10} (4 + 3)$
(C) $\log_{10} (4/3)$
(D) $\log_{10} 43$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1525 L'embrione è** A
(A) uno stadio precoce nello sviluppo di un animale o di un vegetale
(B) lo strato più esterno del citoplasma
(C) il vaso che connette l'arteria polmonare con l'aorta durante la vita fetale
(D) la più esterna delle tre membrane meningehe che rivestono l'encefalo e il midollo spinale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1526 Quale sarà il risultato della seguente espressione $10^3/10^{-3}$?** A
(A) 10^6
(B) 1
(C) 3
(D) 10
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1527 Lo stame è** A
(A) l'organo maschile del fiore portante le sacche polliniche
(B) una propaggine della foglia
(C) l'unità riproduttiva formata tramite meiosi
(D) il seme del fiore

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1528 Un atomo che ha perso un elettrone è definito** D
 (A) nuclide radioattivo
 (B) anione
 (C) anfoione
 (D) catione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1529 Un atomo di carbonio può formare, al massimo** C
 (A) 1 legami covalenti
 (B) 2 legami covalenti
 (C) 4 legami covalenti
 (D) 6 legami covalenti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1530 Il prodotto dell'evoluzione dell'uovo fecondato si definisce** D
 (A) ovulazione
 (B) ovogenesi
 (C) ontogenesi
 (D) embrione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1531 I centrioli sono** A
 (A) i punti di attacco del fuso mitotico
 (B) sinonimo di centromeri
 (C) cromosomi in interfase
 (D) sinonimo di centrosomi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1532 E' possibile inscrivere un triangolo in una circonferenza?** B
 (A) solo per triangoli rettangoli
 (B) è sempre possibile
 (C) solo per triangoli isosceli
 (D) solo per triangoli equilateri
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1533 Il composto $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_3$ presenta** B
 (A) un atomo di carbonio terziario e due primari
 (B) due carboni primari e uno secondario
 (C) uno primario e due secondari
 (D) tre secondari
 (E) quesito senza soluzione univoca e corretta
- 1534 In un cerchio di diametro D è inscritto un quadrato di lato L. Stabilire quale relazione lega D e L.** C
 (A) $D = 2L$
 (B) $D = 2 \cdot 2^{1/2} L$
 (C) $D = 2^{1/2} L$
 (D) $D = 3,1416 L$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1535 Quali sono le forze che tengono insieme le molecole di metano?** A
 (A) Forze di Van der Waals
 (B) Legami ionici
 (C) Legami omeopolari
 (D) Legami covalenti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1536 Quale delle seguenti formule rappresenta un fenolo?** A
 (A) $\text{C}_6\text{H}_5\text{—OH}$
 (B) $\text{C}_6\text{H}_5\text{—CH}_2\text{OH}$
 (C) $\text{C}_6\text{H}_5\text{—CHO}$
 (D) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{OH}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1537 II monosaccaride più comune nelle cellule viventi è** D
 (A) il fruttosio

- (B) il maltosio
- (C) l'amido
- (D) il glucosio
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1538 L'ermafroditismo è** A
(A) la presenza di organi riproduttori maschili e femminili nello stesso individuo
(B) lo sviluppo di un uovo senza essere fecondato
(C) lo sviluppo di un uovo con la fecondazione artificiale
(D) la presenza di soli organi riproduttivi femminili in un individuo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1539 La trasmissione del calore per conduzione, a parità di tutte le altre condizioni, avviene più facilmente attraverso** D
(A) aria
(B) materiale poroso
(C) legno
(D) alluminio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1540 Se l'equazione $2x^2 + kx - 4 = 0$ ha una radice uguale a 2 quanto vale l'altra?** D
(A) -2
(B) 1
(C) -4
(D) -1
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1541 Un ferormone è** C
(A) un carnivoro
(B) un ormone dell'uomo
(C) una sostanza secreta da un animale capace di influenzare il comportamento dei conspecifici
(D) un organulo citoplasmico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1542 Il tessuto muscolare possiede una proprietà caratteristica, la** E
(A) irritabilità
(B) permeabilità
(C) estensibilità
(D) sensibilità
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1543 Dati i numeri 1; 2; 3; 4; 5, la somma dei loro quadrati ed il quadrato della loro somma sono rispettivamente** A
(A) 55 e 225
(B) 55 e 55
(C) 225 e 225
(D) 25 e 125
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1544 Quanto vale l'espressione $1/2 - 1/3 - 1/4 - 1/5$?** B
(A) 76
(B) -17/60
(C) 1/14
(D) 1/12
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1545 I raggi luminosi entrano nell'occhio** D
(A) ad intermittenza
(B) attraverso il cristallino
(C) arrivano direttamente alla retina
(D) attraverso la pupilla
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1546 La cecidologia è lo studio** C
(A) delle varietà di cece
(B) della coltivazione del cece
(C) delle galle prodotte da insetti
(D) degli artropodi xilofagi

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1547 La funzione principale del rene è quella di** C
(A) filtrare l'urina
(B) produrre renina
(C) filtrare il sangue e produrre urina
(D) produrre urea
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1548 II bilancio energetico nei sistemi biologici è misurato in** B
(A) watt
(B) cal o Kcal
(C) Tesla
(D) celsius
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1549 Le soluzioni dell'equazione $(x - 2)(x + 2) = 1$ sono** D
(A) -2; 2
(B) -3; 3
(C) $-(\sqrt[2]{3})$; $(\sqrt[2]{3})$
(D) $-(\sqrt[2]{5})$; $(\sqrt[2]{5})$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1550 Una reazione chimica comporta sempre la trasformazione** C
(A) di un atomo in un altro
(B) di una stessa sostanza da stato solido a stato liquido
(C) di una o più specie chimiche in altre
(D) di un nucleo in un altro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1551 Il calore** D
(A) è una proprietà dei corpi
(B) costituisce l'energia interna dei corpi
(C) non è mai negativo
(D) è energia in transito tra due corpi dotati di diversa temperatura
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1552 Qual è il simbolo chimico del potassio?** E
(A) Po
(B) Pt
(C) P
(D) Ka
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1553 Una soluzione di KBr all' 1% è** D
(A) isotonica
(B) basica
(C) acida
(D) neutra
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1554 Un corpo con un punto fisso** C
(A) può muoversi in una qualunque direzione dello spazio e ruotare su se stesso
(B) può muoversi in una qualunque direzione dello spazio, ma non ruotare su se stesso
(C) può solo ruotare su se stesso
(D) può solo ruotare attorno ad un asse fisso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1555 II gene è formato da** D
(A) glicidi
(B) RNA
(C) cromosomi
(D) nucleotidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1556 Sono costituiti da DNA e si trovano nei cromosomi dove occupano una posizione ben determinata, si chiamano** B
(A) mitocondri

- (B) geni
- (C) perossisomi
- (D) ribosomi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1557 Nel moto uniformemente accelerato lo spazio percorso** C
- (A) è direttamente proporzionale al tempo
 - (B) è inversamente proporzionale al tempo
 - (C) varia con il quadrato del tempo
 - (D) varia con il cubo del tempo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1558 La radioattività può essere rivelata per mezzo di** C
- (A) un termostato
 - (B) uno spettrofotometro
 - (C) un contatore a scintillazione
 - (D) una centrifuga
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1559 La quantità di sostanza che si deposita su un elettrodo di una cellula elettrolitica nell'unità di tempo è proporzionale** C
- (A) alla resistenza della cella
 - (B) al quadrato dell'intensità di corrente
 - (C) all'intensità di corrente
 - (D) alla sostanza dielettrica della soluzione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1560 II vantaggio della riproduzione sessuata** D
- (A) non esiste
 - (B) è minore di quello della riproduzione asessuata
 - (C) consiste nel fatto che essa avviene più frequentemente della riproduzione asessuata
 - (D) consiste nel fatto che essa incrementa la variabilità genetica degli organismi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1561 L'amido e la cellulosa sono** B
- (A) proteine
 - (B) polisaccaridi
 - (C) monosaccaridi
 - (D) un monosaccaride e un polisaccaride
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1562 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?** C
- (A) $b = -28$ $c = -33$
 - (B) $b = 14$ $c = -66$
 - (C) $b = -28$ $c = 66$
 - (D) $b = -7$ $c = 33/2$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1563 I mammiferi sono animali** A
- (A) a sangue caldo
 - (B) a sangue freddo
 - (C) eterotermi
 - (D) autotrofi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1564 Individuare il solvente polare.** D
- (A) Benzene
 - (B) Etano
 - (C) C_6H_6
 - (D) H_2O
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1565 Quando un individuo si sviluppa da una cellula uovo non fecondata si ha** C
- (A) un parto prematuro
 - (B) la gemmazione
 - (C) la partenogenesi
 - (D) la scissione binaria

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1566 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?** C
 (A) 3
 (B) π
 (C) 9
 (D) 3π
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1567 In che stato fisico si trovano gli alcani che hanno catene lineari che vanno da 5 a 17 atomi di carbonio** A
 (A) Liquido
 (B) Solido
 (C) Gas
 (D) Gel
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1568 Si definisce densità di energia** C
 (A) l'energia per unità di tempo
 (B) l'energia per unità di massa
 (C) l'energia per unità di volume
 (D) la massa per unità di volume
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1569 In uno ione poliatomico la somma algebrica dei numeri di ossidazione è** B
 (A) zero
 (B) uguale alla carica dello ione
 (C) uguale alla somma del quadrato della carica diviso due
 (D) positivo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1570 La quantità di moto** C
 (A) è uguale al prodotto della massa di un corpo per la sua accelerazione
 (B) è uguale al prodotto della densità di un corpo per la sua velocità
 (C) è uguale al prodotto della massa di un corpo per la sua velocità
 (D) è uguale al prodotto della forza per il tempo in cui agisce
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1571 La forza è definita come il prodotto** B
 (A) della potenza per il tempo
 (B) della massa per l'accelerazione
 (C) della massa per lo spostamento
 (D) della massa per la velocità
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1572 La relazione fra la capacità C di un condensatore, la carica Q presente sulle armature e la d. d. p. V tra queste, è** A
 (A) $C = Q/V$
 (B) $C = Q * V$
 (C) $C = V/Q$
 (D) $C = 1/2 * Q * V^2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1573 Il legame (o ponte) idrogeno** B
 (A) è un legame forte
 (B) è presente nell'acqua allo stato solido e a quello liquido
 (C) è un legame covalente debole
 (D) è presente nel cicloesano
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1574 A 4°C come si comporta l'acqua?** B
 (A) Bolle
 (B) Ha densità massima
 (C) Ghiaccia
 (D) Ha densità minima
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1575 È possibile che fra due punti di un campo elettrico vi sia una differenza di potenziale nulla?** D
(A) No, se il campo elettrico è uniforme
(B) No, mai
(C) Sì, se il campo è dovuto a cariche negative
(D) Sì, se i due punti si trovano sulla stessa superficie equipotenziale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1576 Durante la mitosi** B
(A) i cromosomi omologhi si appaiano
(B) il corredo cromosomico viene diviso a due cellule figlie
(C) si hanno due cicli identici
(D) avviene la duplicazione del DNA
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1577 L'aggiunta di un catalizzatore ad una miscela di reazione ha lo scopo di** C
(A) acidificare il mezzo di reazione
(B) far avvenire una reazione di per sé non spontanea (termodinamicamente impossibile)
(C) modificare (aumentare) la velocità di una reazione di per sé spontanea
(D) bloccare in modo irreversibile il processo reattivo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1578 I ribosomi presiedono** A
(A) alla traduzione
(B) alla trascrizione
(C) alle mutazioni
(D) al crossing-over
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1579 Gli insetti hanno il corpo suddiviso in** A
(A) capo-torace-addome
(B) capo-addome
(C) torace-addome
(D) capo-torace-addome-coda
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1580 Il legame che si forma tra un metallo alcalino ed un alogeno è** A
(A) ionico
(B) covalente puro
(C) dativo
(D) metallico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1581 Il disco pigmentato che dà colore all'occhio è detto** E
(A) pupilla
(B) coroide
(C) retina
(D) recettore
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1582 Le basi azotate formano** B
(A) le proteine
(B) il DNA e l'RNA
(C) i carboidrati
(D) gli aminoacidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1583 Quali tra le seguenti affermazioni è valida per le quantità di moto?** A
(A) Si sommano con la regola del parallelogrammo
(B) Sono quantità scalari
(C) Sono proporzionali allo spazio percorso
(D) Sono nulle se il moto è rettilineo e uniforme
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1584 Il composto KH corrisponde a** C
(A) idrossido di potassio
(B) idrossido di cripto
(C) idruro di potassio

- (D) Tutte le risposte precedenti
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1585 Con 2n e n si indicano rispettivamente** B
- (A) il numero di ovulazioni e di spermatozoi
 - (B) un corredo diploide e aploide
 - (C) un corredo aploide e diploide
 - (D) gli eterozigoti e gli omozigoti
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1586 L'approccio più corretto al fine di scoprire le relazioni esistenti tra organismi all'inizio dell'evoluzione consiste** A
- (A) nell'esame dei primi organismi fossili
 - (B) nella simulazione delle condizioni che si ritiene esistessero ai primordi della vita sulla Terra
 - (C) nel confronto morfologico tra gli organismi presenti ai nostri giorni
 - (D) nel confronto tra le sequenze di DNA di organismi presenti ai nostri giorni
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1587 L'urea è** C
- (A) sinonimo di urina
 - (B) una base azotata
 - (C) una diammide
 - (D) un amminoacido
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1588 La densità dell'acqua, espressa nel Sistema Internazionale (= MKSA), è circa uguale a** D
- (A) 1
 - (B) 10
 - (C) 100
 - (D) 1000
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1589 La vite va soggetta solo a malattie** C
- (A) virali
 - (B) fungine
 - (C) entrambe
 - (D) nessuna delle due
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1590 Quale dei seguenti elementi diventa un singolo protone dopo la perdita di un elettrone?** B
- (A) Deuterio
 - (B) Idrogeno
 - (C) Tritio
 - (D) Argon
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1591 Se il volume di un cubo è pari a 10^{-9} m^3 quanto vale in metri il lato del cubo?** A
- (A) 10^{-3} m
 - (B) 10^{-18} m
 - (C) 10^{-9} m
 - (D) 10^{-6} m
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1592 Il prodotto watt per secondi dà** E
- (A) una accelerazione
 - (B) una potenza
 - (C) una forza
 - (D) una velocità
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1593 I telomeri sono** B
- (A) organuli citoplasmatici di forma vacuolare
 - (B) le due estremità dei cromosomi
 - (C) cromosomi con più centromeri
 - (D) cellule intermedie che si formano durante la seconda divisione meiotica
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1594 Per addizione di acqua (idratazione) agli alchini, cosa si ottiene?** D
 (A) Alcani
 (B) Alcheni
 (C) Acidi carbossilici
 (D) Aldeidi o chetoni
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1595 II patrimonio genetico delle cellule somatiche di uno stesso individuo, può variare?** E
 (A) Sì, sempre
 (B) Sì, sotto l'effetto di alcuni farmaci
 (C) Sì, in base all'età dell'individuo
 (D) No, mai
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1596 Una molla viene sollecitata con una forza di 100 N, subendo un allungamento di 50 mm; la costante elastica della molla vale** C
 (A) 2N/m
 (B) 20 N/m
 (C) 2 KN/m
 (D) 20 KN/m
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1597 II volume di una piramide è uguale** C
 (A) alla terza parte dell'area di base
 (B) all'area di base per l'altezza
 (C) all'area di base per l'altezza diviso tre
 (D) al perimetro di base per l'altezza diviso tre
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1598 Gli acidi grassi sono formati da** B
 (A) lunghe catene di aminoacidi
 (B) catene idrocarburiche
 (C) esosi e pentosi
 (D) trigliceridi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1599 Quale sarà il risultato dell'espressione $(100 - 4)^2$?** A
 (A) $(2^5 * 3)^2$
 (B) $(12 * 8)^2$
 (C) $(10+2)^2$
 (D) $(10-2)^8$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1600 Indicare il sapone** C
 (A) benzolo
 (B) polistirolo
 (C) stearato di sodio
 (D) cloruro di polivinile
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1601 $1/200 + 1/200 =$** C
 (A) 1/400
 (B) 1/200
 (C) 1/100
 (D) 2/100
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1602 La solubilità di un gas in un liquido** C
 (A) diminuisce all'aumentare della pressione parziale del gas
 (B) aumenta all'aumentare della temperatura
 (C) aumenta al diminuire della temperatura
 (D) è indipendente dalla pressione parziale del gas
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1603 Da cos'è formato il materiale genetico dei virus?** C
 (A) solo DNA

- (B) solo RNA
- (C) da DNA o da RNA
- (D) da proteine
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1604 Dire quale delle seguenti eguaglianze è falsa** C
- (A) $(a+b) \cdot (a-b) = a^2 - b^2$
 - (B) $(a+b) \cdot (a+b) = (a+b)^2$
 - (C) $(a+b) \cdot (a-b) = a^2 + b^2$
 - (D) $(a+b) \cdot (a+b) = a^2 + 2ab + b^2$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1605 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** C
- (A) R
 - (B) V
 - (C) V^2
 - (D) R^2
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1606 Com'è classificabile il fruttosio** E
- (A) Disaccaride
 - (B) Chetopentoso
 - (C) Pentoso
 - (D) Aldopentose
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1607 Lo spessore della membrana plasmatica è** C
- (A) circa 5-6 Angstrom
 - (B) circa 200-300 Angstrom
 - (C) circa 75-100 Angstrom
 - (D) circa 1900-2000 Angstrom
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1608 La probabilità di ottenere una molecola chirale partendo da una molecola achirale è molto più alta** A
- (A) Nei prodotti che si ottengono da reazioni biologiche
 - (B) Nei composti che si formano negli altiforni industriali
 - (C) Nei prodotti ottenibili con una reazione di sintesi su un banco di laboratorio
 - (D) In nessuno dei casi indicati
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1609 La concentrazione protonica è data dal** C
- (A) normalità
 - (B) frazione molare
 - (C) pH
 - (D) Nessuna delle precedenti risposte
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1610 La velocità istantanea di un punto, al tempo t, è definita come** A
- (A) la rapidità di variazione della posizione del punto al tempo t
 - (B) il prodotto dell'accelerazione per il tempo t
 - (C) lo spazio percorso nel tempo t
 - (D) la distanza coperta in un secondo a partire dal tempo t
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1611 Rispetto all'acqua pura, una soluzione di NaCl** C
- (A) è più acida
 - (B) è meno acida
 - (C) ha la stessa acidità
 - (D) è meno basica
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1612 Il materiale nucleare costituito da DNA e proteine basiche (istoni), che si organizzerà in cromosomi prima della divisione cellulare, è detto** E
- (A) cromoforo

- (B) nucleoprotide
- (C) nucleosoma
- (D) cariotipo
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1613 Nel sistema internazionale S.I. il radiante misura** A
(A) l'angolo piano
(B) l'angolo solido
(C) la radiazione elettromagnetica
(D) la radiazione emessa dal corpo nero
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1614 Gli organismi che utilizzano materiali organici morti come fonte di cibo, sono detti** C
(A) protisti
(B) protozoi
(C) saprofiti
(D) parassiti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1615 La resistenza equivalente a due resistenze in parallelo è** D
(A) uguale alla più grande delle due
(B) uguale alla più piccola delle due
(C) maggiore della più grande
(D) minore della più piccola
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1616 L'acido aspartico è** C
(A) un acido minerale forte
(B) un ossiacido
(C) un amminoacido
(D) un peptide acido
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1617 La nomenclatura binomia introdotta da Linneo indica** D
(A) phylum e ordine
(B) classe e famiglia
(C) phylum e classe
(D) genere e specie
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1618 Un recipiente cilindrico alto 30 cm è riempito di liquido. La pressione sul fondo del recipiente dipende** C
(A) dalla sezione del cilindro
(B) dal volume del recipiente
(C) dalla densità del liquido
(D) dalla massa del liquido
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1619 Tra i primi 100 numeri naturali, sono contemporaneamente divisibili per 2, 3, 4, 5** E
(A) 0 numeri
(B) 4 numeri
(C) 2 numeri
(D) non è possibile stabilirlo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1620 Che cosa può produrre un'impresa agricola?** B
(A) solo prodotti
(B) servizi e prodotti
(C) solo servizi
(D) macchine agricole
(E) solo prodotti trasformati (salumi, formaggi, salse, et(C)
- 1621 Se una soluzione è satura di un soluto** C
(A) non può sciogliere altri soluti
(B) la quantità di soluto è maggiore di quella del solvente
(C) non può disciogliere altro soluto alla stessa temperatura
(D) il soluto è gassoso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1622 I sali di sodio e di potassio degli acidi grassi sono** B
 (A) trigliceridi
 (B) saponi
 (C) sali acidi
 (D) olii
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1623 L'unità di misura della forza nel S.I. è** E
 (A) il Kilogrammo
 (B) il Joule
 (C) il Coulomb
 (D) la Dina
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1624 L'equazione della retta passante per i punti (0,0) e ($\sqrt{2}$, $4\sqrt{2}$) è** C
 (A) $y = 4x + 1$
 (B) $y = 1/4x - 1$
 (C) $y = 4x$
 (D) $y = 1/4x$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1625 Lascia cadere contemporaneamente dal tavolo una gomma e un libro** A
 (A) essi arrivano a terra contemporaneamente o quasi
 (B) arriva prima il libro perché è più pesante
 (C) arriva prima la gomma perché c'è l'aria
 (D) arriva prima il libro perché c'è l'accelerazione di gravità
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1626 Il pH** A
 (A) aumenta se la concentrazione ossidrilionica aumenta
 (B) aumenta se la concentrazione ossidrilionica diminuisce
 (C) diminuisce se la concentrazione ossidrilionica aumenta
 (D) aumenta se la concentrazione idrogenionica aumenta
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1627 Indicare quali tipi di ibridazione può dare il carbonio;** B
 (A) solo sp^3
 (B) sp - sp^2 - sp^3
 (C) d^2 sp^3
 (D) solo sp^2
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1628 Il tirocinio professionale per conseguire una laurea magistrale a ciclo unico nella Classe 14S ha una durata minima m mesi pari a** B
 (A) 12
 (B) 6
 (C) 3
 (D) 1,5
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1629 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** C
 (A) $P = V * R$
 (B) $P = V * R * I$
 (C) $P = V * I$
 (D) $P = I * R^2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1630 $10^3 * 10^5 =$** A
 (A) 10^8
 (B) 10^2
 (C) 0,5
 (D) 0,01
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1631 Nel campo dei numeri reali, l'espressione $\log x^2$ ha significato** B
 (A) per qualsiasi valore di x.
 (B) per qualsiasi valore di x escluso lo zero
 (C) per i soli valori positivi di x.
 (D) solo se x è un numero intero
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1632 Otto zampe e le ghiandole velenifere sono possedute da** B
 (A) batteri
 (B) aracnidi
 (C) insetti
 (D) crostacei
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1633 Per gamete si intende** C
 (A) Solo una cellula uovo
 (B) Solo una cellula spermatozoo
 (C) Una cellula uovo o una cellula spermatozoo
 (D) Una cellula uovo fecondata
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1634 La quasi totalità della produzione frutticola viene raccolta allo stadio di maturazione commerciale, in netto ritardo sulla maturazione fisiologica** B
 (A) vero
 (B) falso
 (C) dipende dalla cultivar
 (D) dipende dal clima
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1635 I parassiti e i saprofiti** B
 (A) non esistono
 (B) necessitano di materiale organico
 (C) sono solo eucarioti
 (D) recano vantaggi alla cellula ospite
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1636 Nella semireazione $\text{Pb}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Pb}$, il piombo** B
 (A) si ossida
 (B) si riduce
 (C) non si riduce, ne si ossida
 (D) Nessuna delle precedenti risposte
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1637 "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 alla sua radice quadrata". Quale delle seguenti affermazioni NON può essere dedotta dalla lettura del brano precedente?** A
 (A) La velocità di effusione è indipendente dalla temperatura
 (B) A parità di temperatura i gas più leggeri effondono più velocemente
 (C) La velocità di effusione è inversamente proporzionale alla radice quadrata del p.M.
 (D) Un gas di p.M. 25 u.m.a. effonde con velocità doppia rispetto ad un gas di p.M. 100 u.m.a.
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1638 Gli alcoli sono** D
 (A) idrocarburi ciclici
 (B) composti organici contenenti il gruppo $-\text{NH}_2$
 (C) sali dell'acido pimelico
 (D) composti organici contenenti il gruppo $-\text{OH}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1639 Un corpo sulla Terra ha una certa massa e un certo peso. Se esso fosse portato sulla Luna cosa cambierebbe?** B
 (A) Il valore della massa
 (B) Il valore del peso
 (C) Cambierebbero entrambi ma non il loro rapporto
 (D) Non cambierebbe alcuna grandezza
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1640 per acidi grassi naturali insaturi si intende che** C
(A) sono tutti acidi bicarbossilici
(B) sono poco reattivi
(C) contengono doppi legami semplici
(D) contengono solo legami semplici
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1641 Quale frazione di metro è un micron?** C
(A) La decima parte
(B) La millesima parte
(C) La milionesima parte
(D) La centesima parte
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1642 Gli aculei presenti nel riccio sono** A
(A) peli trasformati con funzione di difesa
(B) scaglie trasformate con funzione di riserva
(C) penne trasformate con funzione di riserva
(D) piume trasformate con funzione termoregolatrice
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1643 Nel piano cartesiano l'equazione $x = -3$ rappresenta** C
(A) una retta giacente nel primo e nel secondo quadrante
(B) una retta giacente nel terzo e nel quarto quadrante
(C) una retta parallela all'asse delle y
(D) una retta uscente dall'origine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1644 Le fasi della Mitosi sono in successione** B
(A) anafase-metafase-telofase-citodieresi
(B) profase-metafase-anafase-telofase
(C) interfase-anafase-telofase-citodieresi
(D) profase-anafase-metafase-telofase
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1645 Da che tipo di numero è rappresentato il numero di ossidazione?** C
(A) Da un numero intero positivo
(B) Da un numero intero negativo
(C) Da un numero relativo
(D) Da un numero decimale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1646 Se la soluzione acquosa 0,1 M di una sostanza ha un pH uguale 4,5 la sostanza in soluzione è** B
(A) un acido forte
(B) un acido debole
(C) una sostanza neutra
(D) una base di Lewis
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1647 I ferormoni sono mezzi di comunicazione tra individui della stessa specie, di tipo** D
(A) comportamentale
(B) fisico
(C) sonoro
(D) chimico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1648 Da quale delle seguenti grandezze o caratteristiche è indipendente la temperatura di ebollizione di un liquido?** B
(A) Altitudine
(B) Temperatura esterna
(C) Pressione esterna
(D) Composizione del liquido
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1649 Si definisce simbiosi mutualistica** A
(A) un'associazione di organismi diversi con reciproco vantaggio
(B) un'associazione di individui senza influenze reciproche

- (C) un animale autotrofo
- (D) un tipo di divisione cellulare
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1650 Il coseno di zero gradi ($\cos 0^\circ$) ha il valore di** A
- (A) 1
 - (B) -1
 - (C) 0
 - (D) infinito
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1651 Gli onnivori** C
- (A) fissano l'azoto
 - (B) sono eterotermi
 - (C) comprendono gli esseri umani
 - (D) non sono mai esistiti
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1652 Il numero di Avogadro rappresenta il numero delle molecole contenute in** A
- (A) 22,4 L di N_2 in condizioni standard
 - (B) 1 dm³ di acqua a 4 °C
 - (C) 1 L di aria a 0 °C
 - (D) 1 kg di qualsiasi sostanza a 0 °C
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1653 Quanti elettroni possono essere contenuti al massimo in un orbitale?** A
- (A) 2
 - (B) 8
 - (C) 18
 - (D) 32
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1654 Il lisosoma è** C
- (A) una vescicola interna allo stomaco
 - (B) un organulo cellulare che produce anticorpi
 - (C) un organulo intracellulare presente in molte cellule e contenente enzimi idrolitici
 - (D) un particolare organismo batterico
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1655 Nell' Università italiana sono previste lauree, lauree specialistiche e lauree magistrali. Quale delle affermazioni seguenti riguardanti tali corsi di studio corrisponde alla realtà** D
- (A) Le lauree hanno durata biennale
 - (B) Le lauree specialistiche hanno durata triennale
 - (C) Le lauree magistrali hanno durata quadriennale
 - (D) Alcune lauree magistrali possono avere durata esennale
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1656 L'uomo è un** D
- (A) carnivoro
 - (B) erbivoro
 - (C) produttore
 - (D) onnivoro
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1657 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)?** D
- (A) Bisogna conoscere il valore di tale calore specifico
 - (B) $(80 * 20)/(80 - 20) = 26,67$ °C
 - (C) $(80 - 20) = 60$ °C
 - (D) $(80 + 20)/2 = 50$ °C
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1658 Qual è il numero di ossidazione dell'ossigeno nell'acqua ossigenata?** C
- (A) -2
 - (B) +1
 - (C) -1
 - (D) +2

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1659 I fotorecettori sono** C
 (A) un tipo di fotoni
 (B) i recettori dell'orecchio
 (C) i recettori dell'occhio
 (D) i recettori del tatto
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1660 È corretto dire che la pressione idrostatica alla base di un tubo verticale** A
 (A) è indipendente dalla sezione della colonna liquida
 (B) è indipendente dalla densità del liquido
 (C) si misura in Atm/m^2
 (D) non esiste nei tubi capillari
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1661 La percentuale approssimata dell'idrogeno nella normale composizione dell'aria è** E
 (A) maggiore del 95%
 (B) 78%
 (C) 48%
 (D) 22%
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1662 L'Au (oro)** A
 (A) è un metallo
 (B) è un gas nobile
 (C) ha un basso peso atomico
 (D) è una lega
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1663 Se x e y sono due numeri diversi da zero (x positivo) quale delle seguenti affermazioni è VERA?** A
 (A) x^y è sempre maggiore di zero
 (B) y^x è sempre maggiore di zero
 (C) $\log(x*y)$ è sempre maggiore di zero
 (D) $x*y$ è sempre maggiore di zero
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1664 A quanto ammonta l'intera somma se il 3% di una certa somma è di euro 600? :** C
 (A) 1.200 Euro
 (B) 1.800 Euro
 (C) 20.000 Euro
 (D) 25.000 Euro
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1665 Cellule aventi la stessa funzione costituiscono:** A
 (A) un tessuto
 (B) un organo
 (C) un apparato
 (D) un sistema
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1666 Un'auto viaggia a 120 km/h. Quanti metri percorre in un secondo? :** C
 (A) 12 m
 (B) 120 m
 (C) 33 m
 (D) 3,3 m
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1667 Le più importanti forme di energia necessaria per la sopravvivenza dell'uomo, sono:** D
 (A) le proteine che assimiliamo con gli alimenti
 (B) le vitamine
 (C) i sali minerali
 (D) i grassi e gli zuccheri che assimiliamo con gli alimenti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1668 Una soluzione a 25°C, a pH=7,5, è:** C
 (A) acida

- (B) neutra
- (C) basica
- (D) ne basica, ne acida
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1669 $\log_{100}10$ è uguale a:** D
- (A) 10
 - (B) 20
 - (C) 100
 - (D) 1/2
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1670 Eccetto l'Elio, ciascun gas nobile è preceduto:** B
- (A) da un metallo alcalino-terroso
 - (B) da un alogeno
 - (C) da un atomo elettropositivo
 - (D) Tutte le risposte precedenti
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1671 Le piante a semi sono dette:** B
- (A) alghe
 - (B) spermatofite
 - (C) cormofite
 - (D) tallofite
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1672 Qual è l'acetone? :** A
- (A) $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$
 - (B) $\text{CH}_3\text{-CO-OH}$
 - (C) $\text{CH}_3\text{-CHO}$
 - (D) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHO}$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1673 Una soluzione ha $[\text{H}^+] = 10^{-3}$. Il pH è** D
- (A) 11
 - (B) 9
 - (C) -3
 - (D) 3
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1674 $60 + 15\%$ di 60 è uguale a** A
- (A) 69
 - (B) 75
 - (C) 62
 - (D) 63,45
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1675 Le invaginazioni della membrana interna dei mitocondri sono dette** C
- (A) cripte mitocondriali
 - (B) cordoni mitocondriafi
 - (C) creste mitocondriali
 - (D) corpi mitocondriali
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1676 La molecola dell'acido cloridrico HCl** C
- (A) presenta legame ionico
 - (B) presenta legame covalente non polare
 - (C) presenta legame covalente polare
 - (D) è polare solo quando viene disciolta in acqua
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1677 La più abbondante proteina fibrosa dell'organismo umano è localizzata ...1...; essa forma fibrille lunghe in media ...2... è costituita da ...3...; ...4... è estremamente resistente alla trazione e può legare sali di ...5...Riferimento N.3** A
- (A) una tripla elica
 - (B) una doppia elica
 - (C) una beta-struttura
 - (D) una alfa-elica

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1678 Il processo che serve ad accumulare energia, utilizzando anidride carbonica e acqua e producendo ossigeno e glucosio, è** C
(A) respirazione aerobica
(B) respirazione anaerobica
(C) fotosintesi
(D) citodieresi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1679 Animali la cui temperatura corporea è variabile in rapporto alla temperatura ambientale, sono detti** E
(A) omeotermi
(B) eterozigote
(C) eterotrofi
(D) autotrofi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1680 Alcuni conduttori sono collegati in parallelo. La corrente che attraversa ciascuno di essi è** C
(A) la stessa
(B) proporzionale alla rispettiva resistenza
(C) inversamente proporzionale alla rispettiva resistenza
(D) inversamente proporzionale al quadrato della rispettiva resistenza
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1681 Tra il Sodio e il Cloro si forma** B
(A) un legame covalente
(B) un legame ionico
(C) un legame dativo
(D) un doppio legame
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1682 Con l'aumento della temperatura la velocità di una reazione chimica** C
(A) diminuisce
(B) non varia
(C) cresce con legge esponenziale
(D) cresce con legge di proporzionalità diretta
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1683 Secondo l'attuale pensiero i primi organismi viventi erano** D
(A) aerobici e fotosintetici
(B) anaerobici e fotosintetici
(C) aerobici e non fotosintetici
(D) anaerobici e non fotosintetici
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1684 Per fermentazione malo-lattica si intende** E
(A) la trasformazione dell'acido malico in lattosio durante l'invecchiamento del vino.
(B) la degradazione dell'acido glutarico in acido lattico ad opera dei lieviti.
(C) la trasformazione dell'acido tartarico in acido acetico.
(D) la trasformazione dell'acido citrico in acido lattico ad opera di batteri psicrofili.
(E) la degradazione dell'acido malico in acido lattico ad opera dei batteri lattici.
- 1685 Due atomi di carbonio formano fra loro un doppio legame se si trovano nello stato di ibridazione** B
(A) sp
(B) sp^2
(C) sp^3
(D) $d^2 sp^6$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1686 Il composto $Fe(NO_2)_3$ si chiama** C
(A) nitrito ferroso
(B) nitrato ferrico
(C) nitrito ferrico
(D) nitrato ferroso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1687 II codice genetico è strutturato in** C
 (A) sequenze di due nucleotidi
 (B) sequenze di tre amminoacidi
 (C) sequenze di tre nucleotidi
 (D) sequenze di sei lipidi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1688 L'energia di una particella si misura in** D
 (A) dine
 (B) ohm
 (C) watt
 (D) elettronvolt
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1689 L'equazione di stato dei gas perfetti corrisponde a** D
 (A) $PT=nRV$
 (B) $TV=nRP$
 (C) $PT=nRT$
 (D) $PV =nRT$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1690 Quale dei seguenti termini NON si riferisce alla medesima classe di composti?** E
 (A) Idrati di carbonio
 (B) Carboidrati
 (C) Zuccheri
 (D) Glicidi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1691 Indicare il polimero artificiale** D
 (A) gomma naturale
 (B) acido ribonucleico
 (C) DNA
 (D) cloruro di polivinile
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1692 Per quali valori reali di x la funzione $y = (ax)^2 + 3$ ha valori positivi?** E
 (A) Solo $x = a$
 (B) Solo $x = 3$
 (C) Nessuno
 (D) $x > 0$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1693 Il peso di un corpo** A
 (A) è una grandezza che dipende sia dalle caratteristiche del corpo che dalla sua posizione
 (B) è una caratteristica del corpo che si può stabilire una volta per tutte
 (C) è una grandezza che caratterizza un corpo solo se è in quiete
 (D) per la legge della gravitazione universale dipende quadraticamente dalla massa del corpo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1694 Quale delle seguenti disuguaglianze è VERA?** B
 (A) $10.100 < 10.010$
 (B) $10-100 < 100-10$
 (C) $-10.100 < -10.010$
 (D) $-10.100 < 10.010$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1695 Una soluzione che ha pH = 8 viene definita** C
 (A) fortemente acida
 (B) neutra
 (C) debolmente basica
 (D) molto basica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1696 Cosa sono gli idrocarburi?** C
 (A) Sono composti organici contenenti sempre atomi di carbonio associati ad atomi di altro tipo
 (B) Non sono composti organici
 (C) Sono composti organici contenenti sempre e solo atomi di carbonio e atomi di idrogeno

- (D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1697 L'equazione $x^3 + x^2 - x = 0$** D
(A) non ha radici reali
(B) ha una radice tripla (tre radici coincidenti)
(C) ha una radice reale e due radici complesse
(D) ha tre radici reali distinte
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1698 Un sistema tampone è** A
(A) un sistema capace di evitare la modifica del pH di una soluzione in seguito all'aggiunta di piccole quantità di acido e di base
(B) un sistema capace di fare variare il pH in maniera costante nel tempo
(C) un sistema che mantiene costante la pressione del sangue
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1699 Se un atomo neutro perde un elettrone diviene un** C
(A) anione
(B) zwitterione
(C) catione
(D) sale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1700 La cellula vegetale si distingue da quella animale per la presenza di** B
(A) membrana cellulare
(B) parete cellulare
(C) mitocondri
(D) nucleo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1701 Gli insetti respirano** B
(A) con i polmoni
(B) con le trachee
(C) attraverso la superficie delle ali
(D) con le zampe
(E) con le antenne
- 1702 Aumentando la temperatura di un gas, la velocità media delle molecole del gas stesso contenuto in un recipiente** A
(A) aumenta
(B) diminuisce
(C) rimane inalterata
(D) dipende dal volume del recipiente
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1703 L'ordine crescente dei numeri $x = 0,8$; $y = 0,63$; $z = 13/20$; $t = 7/25$ è** C
(A) t, y, x, z
(B) y, t, z, x.
(C) t, y, z, x
(D) x, z, y, t
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1704 Per idrogenazione degli alcheni si ottengono** C
(A) gli alchini
(B) gli alcoli
(C) gli alcani
(D) gli idruri
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1705 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?** B
(A) C e D
(B) A e B
(C) A e D
(D) B e C
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1706 Secondo Lamarck l'evoluzione avrebbe luogo per** C
(A) eredità delle mutazioni
(B) convergenza
(C) eredità dei caratteri acquisiti
(D) selezione naturale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1707 II citoplasma è** B
(A) un'impalcatura di filamenti di proteine che interseca tutta la cellula
(B) un materiale più o meno fluido contenuto all'interno delle cellule in cui sono sospesi gli organuli cellulari
(C) un organulo cellulare con funzione di movimento
(D) un pigmento presente nei cloroplast
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1708 La sostanza colloidale piuttosto densa contenuta nel nucleo della cellula si chiama** C
(A) nucleosi
(B) nucleotide
(C) nucleoplasma
(D) nucleolema
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1709 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?** D
(A) Ossidazione
(B) Neutralizzazione
(C) Acidificazione
(D) Riduzione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1710 La fotosintesi avviene** E
(A) solo nelle radici
(B) solo negli animali
(C) sia nelle piante che negli animali
(D) solo nei virus
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1711 Il segmento individuato da due punti di coordinate cartesiane pari a (2, 4) per il primo punto e (-2, 1) per il secondo punto, ha lunghezza eguale a** C
(A) 3
(B) 4
(C) 5
(D) 16
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1712 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)** A
(A) 48
(B) 13
(C) 4
(D) 26
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1713 Indicare quale dei seguenti organismi è autotrofo** E
(A) uomo
(B) lievito
(C) virus
(D) vibrio cholerae
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1714 Il DNA è costituito da polimeri di ...1...; la struttura secondaria del DNA è determinata da legami ...2..., che si stabiliscono fra le coppie ...3...; il DNA è presente prevalentemente ...4...; la sua struttura è stata chiarita mediante ...5...Riferimento N.3** A
(A) T,A e C,G
(B) T,U e C,G
(C) U,A e T,A
(D) G,A e T,U

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1715 L'organismo o cellula che contiene nel suo nucleo un unico patrimonio cromosomico si definisce** A
 (A) aploide
 (B) allele
 (C) diploide
 (D) cromosoma
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1716 Le radiazioni alfa sono costituite da** B
 (A) elettroni
 (B) nuclei di elio
 (C) neutroni
 (D) protoni
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1717 II nucleo delle cellule eucariote contiene** A
 (A) cromosomi
 (B) reticolo endoplasmatico
 (C) mitocondri
 (D) cloroplasti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1718 II glucosio, all'interno delle cellule animali, viene accumulato sottoforma di** E
 (A) glicerolo
 (B) adipe
 (C) glicolipide
 (D) glicerina
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1719 Un recipiente ha lo stesso peso sia quando contiene 50 litri di acqua sia quando contiene 39,7 litri di glicerina. Sapendo che 1000. kg/m³ è la densità dell'acqua, qual è la densità della glicerina? :** D
 (A) 794 kg/m³
 (B) 1050 kg/m³
 (C) 1322 kg/m³
 (D) 1259 kg/m³
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1720 I protidi sono costituiti da:** C
 (A) un insieme di acidi nucleici
 (B) un insieme di grani
 (C) un insieme di aminoacidi
 (D) enzimi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1721 Quale frazione di un centimetro è un micron (= micrometro)? :** D
 (A) La decima parte
 (B) La centesima parte
 (C) La millesima parte
 (D) La decimillesima parte
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1722 I grassi sono:** D
 (A) oligosaccaridi
 (B) polipeptidi
 (C) acidi carbossilici
 (D) acilgliceroli
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1723 Nel ciclo del carbonio, le piante verdi:** A
 (A) riducono l'anidride carbonica a glucosio
 (B) hanno bisogno di ossigeno
 (C) producono solo ed esclusivamente fruttosio
 (D) utilizzano zolfo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1724 Un pattinatore ad un tratto, su una pista ghiacciata, ruota su se stesso con le braccia** D

conserte. Se ad un tratto allarga le braccia, determina:

- (A) una diminuzione del suo momento di inerzia e della sua velocità angolare
- (B) un aumento del suo momento di inerzia e un aumento della sua velocità angolare
- (C) una diminuzione del suo momento di inerzia ed un aumento della sua velocità angolare
- (D) un aumento del suo momento di inerzia ed una diminuzione della sua velocità angolare
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1725 Quali sono le unità più piccole delle quali si compone la materia? :

A

- (A) Atomi
- (B) Ossigeno e carbonio
- (C) Proteine
- (D) Virus
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1726 Il $\log_2 n = 6$. Il valore di n risulta:

C

- (A) 10^4
- (B) 12
- (C) 64
- (D) 6^2
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1727 Quando un elettrolita si dice forte? :

B

- (A) Quando ha molte cariche (positive o negative) effettive
- (B) Quando è totalmente dissociato in ioni
- (C) Quando è parzialmente ionizzato
- (D) Quando ha poche cariche (positive e negative)
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1728 Indicare quale delle seguenti molecole ha struttura tetraedrica:

C

- (A) NaCl
- (B) $H_3 PO_4$
- (C) CH_4
- (D) $CH_2 = CH_2$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1729 In quali dei seguenti moti l'accelerazione centripeta è nulla? :

A

- (A) Moto rettilineo uniformemente accelerato
- (B) Moto circolare uniforme
- (C) Moto circolare accelerato
- (D) Moto parabolico
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1730 Il primo principio della termodinamica tratta:

D

- (A) della relazione tra pressione e temperatura
- (B) della definizione della temperatura
- (C) della definizione di capacità termica
- (D) della conservazione dell'energia
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1731 Sostituendo nell'espressione $V = a^3 - 3a^2b + 3ab^2 - b^3$ i valori numerici $a = 2$, $b = 3$, risulta:

B

- (A) $V = -2$
- (B) $V = -1$
- (C) $V = 2$
- (D) $V = 1$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1732 La poltiglia bordolese è composta da

B

- (A) rame e zolfo
- (B) rame e calcio
- (C) zolfo e calcio
- (D) potassio e magnesio
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1733 L'espressione $0/(10^4 * 10^{-6})$ vale

E

- (A) 10^{-10}
- (B) infinito
- (C) 10^2

(D) 10^{-2}

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1734 Si definisce 'opportunista'

D

(A) un organismo simbiote

(B) una figura sanitaria, operante in ambito ospedaliero, preposta all'orientamento e al consiglio sull'approccio terapeutico più opportuno

(C) un soggetto affetto da disturbo ossessivo-compulsivo che lo porta a adeguarsi alle situazioni per trarne vantaggio

(D) un agente infettivo solitamente innocuo che diventa patogeno negli organismi defedati

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1735 $\log_{10} 100 + \log_{10} 10 + \log_{10} 1 + \log_{10} 0,1 =$

C

(A) $\log_{10} 111,1$

(B) 4,1

(C) 2

(D) 2,2

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1736 Il glucosio differisce dal galattosio per

A

(A) la configurazione di un carbonio asimmetrico

(B) la composizione isotopica

(C) le dimensioni della catena

(D) il numero di gruppi —OH presenti nella molecola

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1737 Un autosoma è

D

(A) un cromosoma sessuale

(B) privo di centromero

(C) un organismo che si riproduce ermafroditamente

(D) un cromosoma non sessuale

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1738 L'energia solare è dovuta a

C

(A) combustione

(B) conduzione

(C) fusione nucleare

(D) fissione nucleare

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1739 L'insieme dei primi stadi di sviluppo di un organismo, partendo dalla cellula uovo fecondata, si definisce

C

(A) ontogenesi

(B) spermiogenesi

(C) embriogenesi

(D) ovogenesi

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1740 Il principio secondo il quale in un orbitale non possono trovarsi più di 2 elettroni, aventi spin opposti, fu enunciato da:

B

(A) Einstein

(B) Pauli

(C) Pauling

(D) Heisenberg

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1741 Quale di queste affermazioni è sicuramente FALSA? : La temperatura di un corpo:

B

(A) supera i 5000 °C

(B) scende al di sotto dei 50 K

(C) scende al di sotto dei 250 °C

(D) supera i 1000 K

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1742 Quanto vale n se il 3% di n è 15? :

A

(A) 500

(B) 100

(C) 150

(D) 350

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1743 Durante il passaggio per ebollizione dallo stato liquido allo stato gassoso:** D
(A) il rapporto tra pressione parziale e volume totale resta costante
(B) il volume resta costante
(C) il prodotto della pressione per volume resta costante
(D) la temperatura resta costante
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1744 Il corpo vegetativo (o cormo) di una pianta è suddiviso in:** A
(A) radice, fusto, foglie
(B) radice e caule
(C) vaso legnoso e foglie
(D) epidermide e derma
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1745 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 il tempo che il suono impiega ad arrivare alla sommità del pozzo)** D
(A) 0,018 km
(B) 90 m
(C) 45 m
(D) 180 m
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1746 Un corpo sospeso per il suo baricentro è:** C
(A) in equilibrio stabile
(B) in equilibrio instabile
(C) in equilibrio indifferente
(D) non è in equilibrio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1747 Il fruttosio è:** A
(A) un polioidrossichetone
(B) una ammina
(C) un fenolo
(D) una anidride
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1748 Quale delle sostanze elencate può indurre il sonno? :** E
(A) Caffè
(B) Oppio
(C) Camomilla
(D) Thè
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1749 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?** D
(A) 2 giorni
(B) 7 giorni
(C) 15 giorni
(D) 29 giorni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1750 La parete cellulare è presente** B
(A) nelle cellule animali
(B) nelle cellule vegetali e nei procarioti
(C) nei mitocondri
(D) sia nelle cellule animali che in quelle vegetali
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1751 Due isotopi sono caratterizzati dal NON avere lo stesso** A
(A) numero di massa
(B) numero di protoni
(C) numero atomico
(D) numero di posizione nel sistema periodico degli elementi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1752 Il composto HCOOH è** D
 (A) un alcool
 (B) un fenolo
 (C) un'ammina
 (D) un acido carbossilico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1753 La struttura dell'ipoclorito di sodio è** D
 (A) Na_2ClO
 (B) NaClO_2
 (C) NaClO_4
 (D) NaClO
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1754 I moscerini sono** D
 (A) crostacei
 (B) mammiferi
 (C) nematodi
 (D) insetti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1755 Che differenza c'è tra sublimazione ed evaporazione?** C
 (A) Sono uno l'inverso dell'altro
 (B) Non c'è nessuna differenza
 (C) La sublimazione è il passaggio solido-vapore, l'evaporazione è il passaggio liquido-vapore
 (D) La sublimazione è il passaggio vapore-solido, l'evaporazione è il passaggio liquido-vapore
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1756 Quanto misurerà l'area di un rettangolo i cui lati misurano rispettivamente 10^{-3} cm e 10^{-2} dm** A
 (A) 10^{-4} cm²
 (B) 10^4 dm²
 (C) 10^{-2} cm²
 (D) 10^{-2} dm²
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1757 La formula H_2SO_3 corrisponde** A
 (A) acido solforoso
 (B) acido solfidrico
 (C) acido solforico
 (D) anidride solforosa
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1758 In un ecosistema il flusso di energia attraverso una catena alimentare** D
 (A) viene ceduto tutto all'ultimo livello trofico
 (B) aumenta ad ogni livello trofico
 (C) non subisce trasformazioni
 (D) inizia dall'energia radiante del sole
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1759 Un oggetto che ha inizialmente una velocità 3 m/s, dopo 2 s, ha una velocità di 7 m/s. La sua accelerazione media è** B
 (A) 0
 (B) 2 m/s^2
 (C) -2 m/s^2
 (D) 4 m/s^2
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1760 Quali tra le seguenti è una molecola semplice?** A
 (A) Ossigeno
 (B) Emoglobina
 (C) Acidi grassi
 (D) Cianuro
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1761 E' aploide** E

- (A) lo spermatogonio
- (B) lo zigote
- (C) la cellula epiteliale
- (D) la cellula nervosa
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1762 Un pendolo ha un periodo di oscillazione di 1 s. Se si quadruplica la lunghezza del pendolo, che valore assumerà il periodo?** C
- (A) 4 s
 - (B) 0,25 s
 - (C) 2 s
 - (D) $\sqrt{2}$ s
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1763 L'amido è** B
- (A) un grasso
 - (B) un polisaccaride
 - (C) un monosaccaride
 - (D) un polipeptide
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1764 Gli antigeni hanno la funzione di** B
- (A) fare coagulare il sangue
 - (B) indurre una risposta immunitaria
 - (C) riconoscere prodotti estranei e distruggerli
 - (D) riconoscimento tra cellule
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1765 L'energia cinetica di un punto materiale può essere negativa?** C
- (A) Sì, se la velocità è negativa
 - (B) Sì, se la massa è negativa
 - (C) No, per come è definita
 - (D) Sì, se il moto è uniformemente ritardato
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1766 Nella reazione $\text{Zn} + \text{Cu}^{2+} \rightarrow \text{Cu} + \text{Zn}^{2+}$ -, lo Zn è** B
- (A) ossidante
 - (B) riducente
 - (C) ne ossidante, ne riducente
 - (D) si riduce
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1767 Quale delle seguenti sostanze ha il minor peso molecolare?** C
- (A) Ossigeno
 - (B) Azoto
 - (C) Acqua
 - (D) Ossido di carbonio
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1768 L'erg è una unità di misura di** A
- (A) lavoro
 - (B) pressione
 - (C) frequenza
 - (D) densità
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1769 Un corpo ha una massa di 30 grammi e un volume di 50 cm^3 . Ponendolo in acqua, che cosa succede?** A
- (A) Galleggia
 - (B) Affonda
 - (C) Resta sospeso in prossimità della superficie
 - (D) Viene sommerso in profondità
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1770 Le tappe fondamentali che portano alla formazione dell'embrione sono** D
- (A) blastula - morula - neurula - gastrula
 - (B) blastula - gastrula - morula - neurula
 - (C) gastrula - blastula - neurula - morula

- (D) morula – blastula - gastrula – neurula
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1771 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?** A
(A) 1/2
(B) 1
(C) 64/14
(D) 64/7
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1772 La membrana nucleare, durante la mitosi, si riforma in** D
(A) anafase
(B) profase
(C) metafase
(D) telofase
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1773 Una forza costante applicata ad un corpo di massa costante inizialmente fermo produce un moto** C
(A) rettilineo uniforme
(B) circolare uniforme
(C) rettilineo uniformemente accelerato
(D) parabolico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1774 Se il numero 70 aumenta del 3% si ha** B
(A) 70,3
(B) 72,1
(C) 28,4
(D) 67
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1775 Le cellule differenziate** A
(A) sono destinate a morire dopo un certo numero di divisioni
(B) hanno meno funzioni specifiche di quelle non differenziate
(C) sono aspecifiche
(D) vivono solo pochi secondi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1776 "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 di energia cinetica. Mediante calcoli statistici è possibile dimostrare che i valori dell'energia cinetica in un sistema contenente un gran numero di molecole sono distribuiti intorno ad un valore medio E_m , dipendente esclusivamente dalla temperatura assoluta, a cui è direttamente proporzionale; la statistica dimostra che, se il numero di molecole del sistema è sufficientemente elevato, è del tutto lecito sostituire alla popolazione reale delle molecole con valori individuali dell'energia cinetica, una popolazione ideale in cui tutte le molecole posseggono il valore E_m ". Quale delle seguenti informazioni NON può essere dedotta dalla lettura del brano precedente?** A
(A) Il valore dell'energia cinetica media dipende dal numero delle molecole del sistema
(B) In una popolazione reale l'energia cinetica varia da molecola a molecola
(C) Nei gas avvengono continuamente urti tra le molecole
(D) Se la temperatura assoluta si raddoppia, si raddoppia anche il valore di E_m
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1777 Il saccarosio è formato da** D
(A) glucosio + galattosio
(B) glucosio + glucosio
(C) fruttosio + fruttosio
(D) glucosio + fruttosio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1778 Formano gli alcheni una serie omologa?** A
(A) Sì, perché ogni termine differisce dal successivo per un CH_2
(B) Non c'è relazione tra serie omologa e composti organici
(C) No, in nessun caso

- (D) Tutte le risposte precedenti
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1779 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 PA la potenza dissipata dal filo A per effetto Joule e PB la potenza dissipata dal filo B** A
- (A) $PB = PA/4$
 - (B) $PB = 4 * P$
 - (C) $PB = 2 * PA$
 - (D) $PB = PA/2$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1780 Per un gas ideale, se a temperatura costante** D
- (A) si raddoppia la pressione, si raddoppia anche il volume
 - (B) si dimezza la pressione, il volume si quadruplica
 - (C) si aumenta il volume, la pressione resta costante
 - (D) si triplica il volume, la pressione diventa la terza parte
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1781 Quali delle seguenti grandezze fisiche (forza, potenza, energia, calore) sono omogenee?** A
- (A) Energia - calore
 - (B) Forza - potenza
 - (C) Energia - potenza
 - (D) Tutte
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1782 Come viene chiamato il passaggio dallo stato solido a quello aeriforme?** A
- (A) Sublimazione
 - (B) Brinamento
 - (C) Evaporazione
 - (D) Fusione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1783 L'equazione di 2° grado $x(x - a) = 0$ ha per soluzioni** C
- (A) $x_1 = 1; x_2 = 1/a$
 - (B) $x_1 = 1; x_2 = a$
 - (C) $x_1 = 0; x_2 = a$
 - (D) $x_1 = 0; x_2 = -a$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1784 L'effetto serra è causato:** A
- (A) dalla distruzione dell'ozono atmosferico
 - (B) dall'aumentata concentrazione di CO_2 atmosferica
 - (C) dalle scorie radioattive
 - (D) dalle piogge acide
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1785 $(a - 1)^3$ è uguale a:** B
- (A) $a^3 - 3a^2 - 3a - 1$
 - (B) $a^3 - 3a^2 + 3a - 1$
 - (C) $a^3 - 3a + 1$
 - (D) $a^3 - 3a - 1$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1786 Quale dei seguenti elementi si trova sotto forma di molecole monoatomiche? :** B
- (A) Idrogeno
 - (B) Elio
 - (C) Cloro
 - (D) Ossigeno
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1787 Perché l'olio non si scioglie in H_2O ? :** A
- (A) Perché è formato da molecole idrofobe
 - (B) Perché è formato da molecole idrofile
 - (C) Perché è più viscoso
 - (D) Perché ha peso molecolare più alto
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1788 Un corredo cromosomico di tipo aploide si ottiene tramite:** B
 (A) ciclo mitotico
 (B) meiosi
 (C) partenogenesi
 (D) scissione binaria
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1789 Un ferormone è:** E
 (A) un carnivoro
 (B) un ormone dell'uomo
 (C) un erbivoro
 (D) un organulo citoplasmatico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1790 Due corpi di eguale densità debbono necessariamente avere:** C
 (A) stessa massa
 (B) stesso volume
 (C) massa e volume proporzionali
 (D) massa e volume inversamente proporzionali
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1791 L'area di un cerchio vale 300 m². Indicare quale delle misure sotto indicate dà con approssimazione il raggio di tale cerchio:** D
 (A) 20 m (circa)
 (B) 100 m (circa)
 (C) 31,4 m (circa)
 (D) 10 m (circa)
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1792 Il componente dell'aria in maggior quantità in volume è:** C
 (A) ossigeno
 (B) ozono
 (C) azoto
 (D) anidride carbonica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1793 A partire dal 1° gennaio 2002 l'EURO è stato introdotto nei paesi membri dell'Unione Europea. Che cosa implica?** B
 (A) Il prezzo di uno stesso prodotto sarà identico in tutti i paesi dell'U.E.
 (B) I prezzi saranno espressi nella stessa moneta
 (C) I prezzi di uno stesso prodotto saranno più bassi
 (D) I prodotti potranno essere venduti con maggiore difficoltà
 (E) I prodotti potranno essere acquistati in tutte le valute nazionali
- 1794 I virus** B
 (A) hanno tutti struttura uguale
 (B) hanno ognuno dimensioni e forma propria
 (C) presentano tutti una testa e una coda
 (D) sono simili ai batteri
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1795 Il prezzo p di una merce aumenta di 1/3 di p, il nuovo prezzo p' diminuisce poi di 1/4 di p', se q è il prezzo finale cosa si può dire?** A
 (A) $p = q$
 (B) $p > q$
 (C) $p < q$
 (D) dipende da p
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1796 Come viene chiamato il composto CHCl_3 ?** C
 (A) Cloruro di metilene
 (B) Cloruro di metile
 (C) Cloroformio
 (D) Tutte le risposte precedenti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1797 Una delle soluzioni dell'equazione $2x^2 - 5x + 3 = 0$ è 1, l'altra soluzione è** C
 (A) 5/2

- (B) $2/5$
- (C) $3/2$
- (D) $-3/2$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1798 **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** A

- (A) $2/9$
- (B) $1/2$
- (C) $1/3$
- (D) $3/5$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1799 **A parità di intensità di corrente che attraversa un conduttore, l'entità dell'energia dissipata per effetto Joule dipende** C

- (A) dalla capacità elettrica e dalla resistenza
- (B) dalla massa e dal tempo
- (C) dalla resistenza e dal tempo
- (D) dal calore specifico e dalla resistenza
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

1800 **Quale dei seguenti elementi non appartiene al VII gruppo?** E

- (A) Cl
- (B) F
- (C) Br
- (D) I
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1801 Con a,b,c, x diversi da 0, quale valore di x soddisfa l'equazione $ab - [(bc)/x] = 0$?** C
 (A) $a \cdot b^2 \cdot c$
 (B) $(a - b)/c$
 (C) c/a
 (D) a/c
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1802 Si lasciano cadere a terra dalla medesima altezza un foglio ed una pallina, entrambi di carta e di massa 15 grammi** C
 (A) essi arrivano a terra contemporaneamente
 (B) arriva prima la pallina, perché ha peso maggiore
 (C) arriva prima la pallina, perché c'è l'aria (forza d'attrito e forza d'Archimede)
 (D) arriva prima la pallina, perché la forza peso dipende dalla superficie del corpo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1803 Il composto $\text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ rappresenta** B
 (A) un acido
 (B) un alcool
 (C) un amminoacido
 (D) un etere
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1804 L'ossido di potassio reagendo con l'acqua forma** B
 (A) un sale
 (B) una base
 (C) potassio libero
 (D) non reagisce
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1805 Due condensatori, rispettivamente di capacità C_1 e C_2 , collegati in parallelo, equivalgono ad un unico condensatore di capacità C tale che** D
 (A) $1/C = 1/C_1 + 1/C_2$
 (B) $C = C_1 \cdot C_2$
 (C) $C = C_1 - C_2$
 (D) $C = C_1 + C_2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1806 La corrente in un conduttore metallico è dovuta** A
 (A) al moto degli elettroni
 (B) al moto di cariche positive e negative
 (C) al moto di un'onda elettromagnetica
 (D) al moto di un fluido
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1807 Quale delle seguenti equazioni rappresenta una curva passante per l'origine?** D
 (A) $y = 3x - 3$
 (B) $y = x^2 - 1$
 (C) $y = 2$
 (D) $y = x^2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1808 La pressione atmosferica equivale a:** A
 (A) 10 tonnellate/m²
 (B) 1 tonnellata/m²
 (C) 0,1 tonnellata/m²
 (D) 100 kg/cm²
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1809 Il propano appartiene agli:** C
 (A) alcheni
 (B) alchini
 (C) alcani
 (D) composti aromatici
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1810 Le molecole di RNA che sono parti strutturali dei ribosomi sono:** A
 (A) RNA ribosomiali
 (B) RNA transfer

- (C) RNA polimerasi
- (D) non esistono molecole di RNA nei ribosomi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1811 Le proteine sono delle macromolecole costituite da:** A
- (A) amminoacidi
 - (B) nucleotidi
 - (C) acidi grassi
 - (D) idrocarburi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1812 $a(x + r)$ vale:** B
- (A) $ax + ar$
 - (B) $ax \cdot ar$
 - (C) $a \cdot (x + r)$
 - (D) $a + (x + r)$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1813 Nel moto di caduta naturale di un grave sulla Terra:** B
- (A) l'accelerazione cresce rapidamente
 - (B) la velocità è funzione crescente del tempo
 - (C) la velocità è funzione inversa del tempo
 - (D) si trascura sempre l'attrito dell'aria
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1814 Indicare quali delle seguenti affermazioni circa le onde sonore è falsa:** E
- (A) esibiscono il fenomeno della rifrazione
 - (B) esibiscono il fenomeno dell'interferenza
 - (C) esibiscono il fenomeno della riflessione
 - (D) non si propagano nel vuoto
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1815 Il pH di una soluzione acquosa 2 molare di NaCl è uguale a:** B
- (A) 2,0
 - (B) 7,0
 - (C) 7,2
 - (D) 9,0
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1816 Quali sono gli idrocarburi saturi? :** D
- (A) Gli alcheni
 - (B) Gli alchini
 - (C) I dieni
 - (D) Gli alcani
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1817 La più abbondante proteina fibrosa dell'organismo umano è localizzata ...1...; essa forma fibrille lunghe in media ...2... è costituita da ...3...; ...4... è estremamente resistente alla trazione e può legare sali di ...5...Riferimento N.4** C
- (A) il fibrinogeno
 - (B) la fibronectina
 - (C) il collagene
 - (D) la beta-cheratina
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1818 Un suono acuto, rispetto ad un suono grave, ha maggiore:** E
- (A) intensità
 - (B) pressione sonora
 - (C) ampiezza
 - (D) velocità
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1819 Il saccarosio è:** C
- (A) un monosaccaride
 - (B) un polisaccaride
 - (C) un disaccaride
 - (D) un eteropolisaccaride
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1820 Il passaggio diretto dallo stato solido allo stato di vapore è detto:** C
(A) solidificazione
(B) vaporizzazione
(C) sublimazione
(D) brinazione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1821 Il numero n (3,1416. . .) è il rapporto tra:** D
(A) la lunghezza della circonferenza e il raggio
(B) l'area del cerchio e il quadrato del diametro
(C) l'area del cerchio e il diametro
(D) la lunghezza della circonferenza e il diametro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1822 $413 + 413 =$** B
(A) 813
(B) $2 \cdot 413$
(C) 414
(D) 426
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1823 La pera è un falso frutto noto come** D
(A) esperidio
(B) balausta
(C) siconio
(D) pomo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1824 Col termine di omozigote si indica** A
(A) un organismo che possiede alleli identici per un determinato carattere
(B) il prodotto di fusione di due gameti
(C) un tipo di riproduzione asessuata
(D) un'associazione di individui di specie diversa con reciproco vantaggio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1825 Cosa sono gli enantiomeri?** A
(A) Sono stereoisomeri che sono l'uno immagine speculare dell'altro e non sovrapponibili
(B) Sono dei composti inorganici
(C) Sono degli eteri particolari
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1826 Le foglie delle piante più evolute sono dotate di aperture che servono a regolare l'eccessiva perdita di acqua; tali pori sono detti** C
(A) stami
(B) nodi
(C) stomi
(D) lenticelle
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1827 La citodieresi è** A
(A) l'ultimo stadio della divisione cellulare
(B) il primo stadio della divisione cellulare
(C) un fenomeno della fase S
(D) presente solo in meiosi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1828 La sostanza che forma una guaina attorno ad alcune fibre nervose è detta** E
(A) tessuto connettivo
(B) assone
(C) adrenalina
(D) guanina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1829 Una delle seguenti caratteristiche è comune allo ione ammonio e al metano** A
(A) la struttura spaziale
(B) la carica elettrica
(C) le spiccate proprietà basiche
(D) le spiccate proprietà acide

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1830 I grilli e le cavallette occupano** C
(A) la stessa nicchia ecologica
(B) habitat differenti
(C) lo stesso habitat
(D) le stesse tane
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1831 Come viene chiamato il composto CH_2Cl_2 ?** A
(A) Cloruro di metilene
(B) Cloruro di metile
(C) Cloroformio
(D) Cloro-metano
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1832 La luce diurna contiene radiazioni ad alta energia che possono modificare alcune particolari molecole. Quale delle reazioni sotto elencate avviene con maggiore facilità?** C
(A) Ossidazione del glucosio
(B) Riduzione del sale da cucina
(C) Ossidazione di steroidi con formazione di vitamine D
(D) Formazione di ruggine sui materiali ferrosi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1833 Il diametro di una sfera ha lunghezza 6 cm; approssimativamente, il volume della sfera è** C
(A) 113 cm
(B) 113 cm^2
(C) 113 cm^3
(D) 904 cm^3
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1834 Quale fra questi è il metallo?** C
(A) Bronzo
(B) Ottone
(C) Zinco
(D) Fosforo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1835 I centri della respirazione cellulare sono** E
(A) i ribosomi
(B) i cetrioli
(C) i lisosomi
(D) i cromosomi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1836 La fabbricazione e l'utilizzazione di composti organici a partire da sostanze inorganiche, è caratteristica di esseri viventi** E
(A) eterotrofi
(B) eterotermi
(C) consumatori
(D) predatori
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1837 Gli elementi azoto e fosforo** A
(A) appartengono al quinto gruppo della Tavola Periodica
(B) sono più elettronegativi del Cloro
(C) sono più elettronegativi del fluoro
(D) appartengono al settimo gruppo della Tavola Periodica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1838 Quali tra queste unità rappresenta il rapporto tra il numero di moli del soluto e il numero di moli totali (soluto+solvente)?** D
(A) Molalità
(B) Molarità
(C) Normalità
(D) Frazione molare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1839 In un gas ideale il prodotto della pressione per il volume** A
 (A) è proporzionale alla temperatura assoluta
 (B) è indipendente dalla densità
 (C) raddoppia passando da 10 a 20 °C
 (D) è sempre costante
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1840 Lo spigolo di un cubo ha lunghezza 10 mm. Il volume del cubo, in m³, ha misura** A
 (A) 10⁻⁶
 (B) 10⁻¹⁵
 (C) 100
 (D) 10⁻³
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1841 Nelle reazioni di ossido-riduzione avvengono sempre trasferimenti di** B
 (A) neutroni
 (B) elettroni
 (C) protoni
 (D) neutrini
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1842 Per $x > 0$, $\log x + \log x + \log x$ è uguale a** B
 (A) $(\log x)^3$
 (B) $\log x^3$
 (C) $\log x/3$
 (D) $3x$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1843 Quali tra le seguenti molecole sono contenute nel DNA?** D
 (A) Ribosio
 (B) Fruttosio
 (C) Uracile
 (D) Timina
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1844 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 $\epsilon_r = 10$, la differenza di potenziale tra le armature** D
 (A) rimane eguale, ma diminuisce la carica
 (B) aumenta, ma diminuisce la carica
 (C) aumenta di 10 volte, la carica rimane identica
 (D) diminuisce di 10 volte e la carica rimane identica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1845 Una forza costante è applicata a corpi di massa diversa. L'accelerazione impressa ad ognuno di essi è** B
 (A) proporzionale alla massa
 (B) inversamente proporzionale alla massa
 (C) proporzionale al quadrato della massa
 (D) non dipende dalla massa
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1846 Un solido disciolto in un liquido rappresenta** A
 (A) una soluzione liquida
 (B) una soluzione solida
 (C) un solido non si può sciogliere in un liquido
 (D) una soluzione gassosa
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1847 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** A
 (A) RNA transfer
 (B) RNA messaggero
 (C) RNA polimerasi

- (D) RNA ribosomiale
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1848 Per settore della distribuzione agroalimentare si intende** C
(A) l'insieme delle aziende che operano in contoterzismo in agricoltura
(B) l'insieme delle aziende che trasformano i prodotti agricoli
(C) l'insieme delle aziende che collocano agli utenti finali i prodotti dell'agricoltura
(D) l'insieme delle aziende in cui l'autoconsumo di prodotti agricoli supera l'80%
(E) la distribuzione di materiale divulgativo sui prodotti agroalimentari
- 1849 Un filamento di acido nucleico ricoperto da uno strato proteico è detto** D
(A) batterio .
(B) nucleo
(C) plasmodio
(D) virus
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1850 Un piccolo cromosoma circolare a doppio filamento, che può trovarsi in un batterio senza integrarsi col suo cromosoma, ma duplicandosi indipendentemente, è detto** E
(A) desmosoma
(B) plasmocitoma
(C) pleiotropia
(D) ploidia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1851 Qual è la centesima parte di 10^{12} ?** A
(A) 10^{10}
(B) 10^{-10}
(C) 10^6
(D) $10^{12/100}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1852 Una malattia idiopatica** D
(A) è legata alla lingua parlata dal paziente
(B) non ha alcuna causa apparente
(C) non è secondaria ad altre patologie
(D) corrisponde a tutte le definizioni date tranne una
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1853 I plattelminti e i nematodi appartengono a** C
(A) vertebrati
(B) crostacei
(C) invertebrati
(D) miceti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1854 Gli esseri viventi contengono principalmente** B
(A) composti inorganici
(B) composti organici
(C) fosforo
(D) rame
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1855 Delle quattro grandezze sottoelencate UNA sola ha carattere vettoriale. Quale?** C
(A) Energia
(B) Potenziale
(C) Impulso
(D) Temperatura
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1856 I cromosomi sono formati da** E
(A) solo DNA
(B) DNA ADP e proteine
(C) RNA e proteine
(D) solo proteine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1857 L'equazione di secondo grado $x^2 + 3x - 28 = 0$** C
 (A) non ha radici reali
 (B) ha due radici reali e la negativa ha valore assoluto minore
 (C) ha due radici reali e la negativa ha valore assoluto maggiore
 (D) ha due radici reali coincidenti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1858 Una reazione di ossido-riduzione è caratterizzata dal fatto che** C
 (A) un prodotto viene frazionato in più parti
 (B) uno o più elementi di una sostanza si trasformano in altri elementi a più basso peso atomico
 (C) uno o più elementi modificano il loro stato di ossidazione
 (D) un elemento aumenta il proprio numero di ossidazione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1859 Il cicloesano ha formula bruta** E
 (A) $C_6 H_{14}$
 (B) $C_6 H_8$
 (C) $C_6 H_4$
 (D) $C_6 H_{10}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1860 Una cellula uovo è** C
 (A) maschile
 (B) uno zigote
 (C) un gamete
 (D) un polocita
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1861 La costante di velocità di una reazione dipende** C
 (A) dalla concentrazione dei reagenti
 (B) dalla pressione
 (C) dalla temperatura
 (D) da nessuna di queste variabili
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1862 La modificazione di un gene è detta** E
 (A) linkage
 (B) zigotene
 (C) crossing-over
 (D) fenotipo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1863 Due muscoli sono detti antagonisti perché** D
 (A) agiscono contemporaneamente
 (B) uno si contrae sempre e l'altro si rilassa sempre
 (C) producono il movimento in ossa differenti
 (D) mentre uno è in contrazione l'altro è rilassato, e viceversa, e inoltre fanno muovere lo stesso segmento osseo in direzioni opposte
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1864 Il composto CH_3-CN è** D
 (A) un sale di ammonio ternario
 (B) un'ammina
 (C) un'ammide
 (D) un nitrile
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1865 A cosa è uguale la somma $5 + 1/2 + 1/3$?** D
 (A) $6/7$
 (B) $7/6$
 (C) $27/6$
 (D) $35/6$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1866 Un uomo ha una massa di 70 chili ed occupa un volume di 65 litri. La sua densità media vale** B
 (A) $10,77 \text{ kg/m}^3$
 (B) 1077 kg/m^3

- (C) $0,108 \text{ g/cm}^3$
 (D) $10,77 \text{ g/cm}^3$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1867 Quando due atomi si legano, per energia di legame si intende** B
 (A) l'energia acquistata dagli atomi per la formazione del legame
 (B) l'energia perduta dagli atomi per la formazione del legame
 (C) l'energia donata da un atomo all'altro nella formazione del legame
 (D) la somma del contenuto energetico di ciascun elettrone coinvolto nel legame
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1868 Una reazione che avviene spontaneamente e coinvolge molecole ad alto contenuto energetico, che passando ad un livello energetico inferiore liberano energia, è detta** C
 (A) endoergonica
 (B) autotrofa
 (C) esoergonica
 (D) ossidativa
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1869 Nel piano x,y le equazioni $y = x + 1$ e $y = x + 3$ rappresentano** D
 (A) due rette che si intersecano nel punto (1,3)
 (B) due rette che si intersecano nell'origine
 (C) due rette perpendicolari
 (D) due rette parallele
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1870 Considerando la conformazione eclissata e quella sfalsata per l'etano, quale delle due è la più stabile?** A
 (A) La sfalsata
 (B) La eclissata
 (C) Sono entrambe stabili
 (D) Sono entrambe instabili
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1871 Secondo le più recenti vedute i primi organismi viventi erano** A
 (A) anaerobici e non fotosintetizzanti
 (B) aerobici
 (C) anaerobici e fotosintetizzanti
 (D) virus
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1872 Il nome del composto $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ è** A
 (A) alcool etilico
 (B) aldeide etanoica
 (C) acido acetico
 (D) acido propionico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1873 Per ossidazione di aldeidi si ottengono** D
 (A) alcoli
 (B) esteri
 (C) eteri
 (D) acidi carbossilici
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1874 In due tubi capillari verticali di raggio diverso comunicanti, il livello di un liquido che bagna la parete è più alto** B
 (A) nel capillare di raggio maggiore
 (B) nel capillare di raggio minore
 (C) il livello è lo stesso
 (D) dipende solo dal colore del liquido
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1875 I metalli alcalini sono** A
 (A) Li, Na, K, Rb, Cs, Fr
 (B) Be, Mg, Ca, Se, Ba
 (C) Cu, Ag, Au, Zn, Pb
 (D) Fe, Co, Ni, Cr, Mn

- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1876 Se una carica elettrica positiva q è immersa in un campo elettrico E , subisce una forza** D
 (A) $F = q/E$
 (B) $F = 0$
 (C) $F = q^{2E}$
 (D) $F = qE$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1877 L'emoglobina è** D
 (A) una vitamina
 (B) una proteina strutturale
 (C) una proteina enzimatica
 (D) una cromoproteina di trasporto
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1878 Le piante sono organismi** E
 (A) parassiti
 (B) eterotrofi
 (C) eterotermi
 (D) omeotermi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1879 Il composto ioduro rameico ha formula** B
 (A) I_2Cu_2
 (B) CuI_2
 (C) CuI
 (D) Cu_2I
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1880 La radice cubica di 64 è uguale a** B
 (A) 8
 (B) 4
 (C) 16
 (D) 12
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1881 I batteri sono** C
 (A) particelle ultramicroscopiche
 (B) microrganismi eucarioti
 (C) microrganismi procarioti
 (D) protozoi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1882 In assenza di attrito un corpo in caduta libera subisce un aumento di** C
 (A) peso
 (B) massa
 (C) velocità
 (D) accelerazione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1883 Determinare il massimo comune divisore tra 6, 3, 9** B
 (A) 6
 (B) 3
 (C) 9
 (D) 54
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1884 Il meccanismo di sintesi di una proteina partendo dagli aminoacidi in base alle istruzioni contenute in una molecola di RNA messaggero, è detta** D
 (A) tropismo
 (B) trascrizione
 (C) duplicazione
 (D) traduzione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1885 Indicare quale di questi composti contiene ferro** B
 (A) trigliceride

- (B) mioglobina
- (C) clorofilla
- (D) carotene
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1886 La misura di una diagonale di un quadrato si può ottenere** B
 (A) dividendo la misura del lato per la radice quadrata di 2
 (B) moltiplicando la misura del lato per la radice quadrata di 2
 (C) facendo la differenza tra la misura di due lati
 (D) moltiplicando per 4 il rapporto tra la lunghezza di due lati
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1887 II corredo cromosomico base di ogni individuo di qualsiasi specie, si definisce** C
 (A) germinale
 (B) enoteca
 (C) genoma
 (D) ginecomastia
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1888 Una laminetta di quarzo vibra compiendo 10^7 oscillazioni al secondo. Il periodo di oscillazione è** A
 (A) 10^{-7} s
 (B) 10^7 s
 (C) 10^{-7} Hz
 (D) 10^7 Hz
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1889 Qual è il nome del $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHO}$?** C
 (A) Etanale
 (B) Acetaldeide
 (C) Propanale
 (D) Aldeide butirrica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1890 La conquista delle terre emerse è stata la più grande avventura occorsa ai vertebrati e realizzata da** B
 (A) pesci
 (B) anfibi
 (C) ciclostomi
 (D) alghe verdi-azzurre
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1891 Il livello sonoro** B
 (A) si misura in Joule
 (B) si misura in Decibel
 (C) è un'energia
 (D) è una capacità
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1892 L'aggiunta di glucosio ad una soluzione di cloruro di sodio ha l'effetto di** E
 (A) aumentare il pH
 (B) diminuire il pH
 (C) abbassare il punto di ebollizione
 (D) aumentare la conducibilità elettrica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1893 Indicare quale delle seguenti affermazioni è corretta** B
 (A) il calore si può misurare in N/s
 (B) la potenza si può misurare in Nm/s
 (C) l'energia si può misurare in W/s
 (D) la velocità si può misurare in m/s^2
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1894 La densità assoluta di un gas** B
 (A) è il rapporto tra il peso ed il volume di una data quantità di gas
 (B) è il rapporto tra la massa ed il volume di una data quantità di gas
 (C) è il rapporto tra la massa di una data quantità di gas in esame e la massa di un ugual volume

di idrogeno
(D) è corrispondente al peso del gas in esame
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1895 I decompositori sono** D
(A) organuli che eliminano il materiale inutilizzabile dalla cellula
(B) organismi che decompongono H_2O e CO_2 .
(C) enzimi che scindono le proteine
(D) organismi che si nutrono di resti di piante e di animali
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1896 L'esocitosi è** B
(A) il meccanismo attraverso il quale una cellula animale ingloba materiali solidi e liquidi
(B) il meccanismo attraverso il quale una cellula eucariota secerne all'esterno materiali vari impacchettati in vescicole
(C) la capacità delle piante di reagire alla luce con movimenti di crescita
(D) la capacità di alcune molecole di riemettere luce se irradiate
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1897 Un litro di CO e un litro di CO_2 , nelle stesse condizioni di temperatura e pressione** C
(A) hanno la stessa massa
(B) contengono lo stesso numero di atomi
(C) contengono lo stesso numero di molecole
(D) hanno la stessa densità
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1898 Per innalzare la temperatura di un corpo** A
(A) non è necessario fornire calore al corpo
(B) è necessario fare lavoro sul corpo
(C) è necessario fornire calore al corpo
(D) è necessario mettere il corpo in contatto termico con un corpo più caldo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1899 Se si fa ruotare un trapezio rettangolo intorno al lato ortogonale agli altri due, si genera** B
(A) un tronco di piramide
(B) un tronco di cono
(C) un solido costituito da due coni uniti per la base
(D) un cono
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1900 La membrana plasmatica è un foglietto continuo di molecole a struttura fosfolipidica spesso** E
(A) circa 10-11 mm
(B) circa 4-5mm
(C) circa 2-3mm
(D) circa 1-2 mm
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1901 In una popolazione di 100 studenti, 70 seguono un corso di inglese e 50 uno di francese. Quanti sono gli studenti che sicuramente seguono entrambi i corsi?** D
(A) Più di 50
(B) 50
(C) 20
(D) Da 20 a 50
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1902 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** A
(A) maggiore
(B) minore
(C) uguale
(D) doppia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1903 L'equazione $V=K[A]$ indica che la reazione è del** E
(A) III ordine
(B) IV ordine
(C) II ordine
(D) V ordine

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1904 Il volume di un cubo è uguale** A
 (A) al cubo della misura del suo spigolo
 (B) a tre volte il perimetro di una faccia
 (C) a tre volte l'area di una faccia
 (D) alla terza potenza della misura della sua area
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1905 Partendo dalla stessa quota, due corpi X e Y di ugual massa sono lanciati verso l'alto nel vuoto (durante il moto sono quindi soggetti alla sola forza peso). La velocità iniziale del corpo X vale due volte quella del corpo Y. Quale delle seguenti affermazioni è ERRATA?** A
 (A) L'altezza massima cui arriva X è doppia di quella cui arriva Y
 (B) La quantità di moto iniziale di X è doppia di quella di Y
 (C) L'energia cinetica iniziale di X è quadrupla di quella di Y
 (D) L'accelerazione di X è uguale a quella di Y
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1906 Per conoscere la forza esercitata da un oggetto dal peso di 10 newton, appoggiato sul pavimento di una stanza, occorre conoscere** A
 (A) niente altro
 (B) l'area della superficie su cui poggia il corpo
 (C) l'area della superficie su cui poggia il corpo e la posizione del baricentro
 (D) la densità del corpo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1907 La caratteristica dei batteri è di** A
 (A) essere privi degli organuli cellulari, ad eccezione dei ribosomi
 (B) contenere soltanto RNA
 (C) contenere soltanto DNA
 (D) presentare una membrana limitante tra il cromosoma e il restante protoplasma
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1908 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** B
 (A) 75 km/h
 (B) 80 km/h
 (C) 90 km/h
 (D) 60 km/h
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1909 Indicare quanti sono i numeri primi da 2 a 11** B
 (A) 3
 (B) 5
 (C) 4
 (D) 9
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1910 II catabolismo è** D
 (A) la fase di formazione di molecole
 (B) la fase oscura della fotosintesi
 (C) sinonimo di metabolismo
 (D) il processo di degradazione di molecole complesse
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1911 La formula minima di un composto indica** C
 (A) la disposizione spaziale degli atomi nella molecola
 (B) l'appartenenza alla serie stereochimica L o D
 (C) il rapporto tra gli atomi nella molecola
 (D) la struttura degli atomi di carbonio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1912 Dopo un pasto abbondante a base di pane, quali sono i prodotti finali più rilevanti che provengono dalla digestione** B
 (A) Polisaccaridi
 (B) Monosaccaridi
 (C) Anidride carbonica e acqua
 (D) Tetrasaccaridi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1913 Un satellite gira sulla sua orbita intorno alla Terra. Il lavoro che la forza di gravitazione compie sul satellite in un'orbita completa è** C
 (A) positivo
 (B) negativo
 (C) nullo
 (D) positivo o negativo a seconda che l'orbita sia destrorsa o sinistrorsa
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1914 Il composto Hg_2O corrisponde a** C
 (A) ossido mercurio
 (B) idrossido mercurioso
 (C) ossido mercurioso
 (D) la formula Hg_2O non esiste
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1915 Un valore negativo della variazione di energia libera indica che una reazione è** D
 (A) endotermica
 (B) reversibile
 (C) molto veloce
 (D) spontanea
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1916 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)** A
 (A) $P = dgh$
 (B) $P = dgh/A$ dove A è l'area della sezione della colonna
 (C) $P = dg$
 (D) per rispondere occorre conoscere la massa della colonna di liquido
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1917 II moto armonico** A
 (A) è un moto periodico
 (B) ha velocità costante
 (C) ha accelerazione costante
 (D) ha traiettoria ellittica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1918 In un moto circolare uniforme il periodo T è il tempo impiegato per percorrere l'intera circonferenza. Il numero di giri compiuti nell'unità di tempo è** B
 (A) $2[\text{pigrco}]/T$
 (B) $1/T$
 (C) $T/2\pi$
 (D) $2\pi T$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1919 Una gemma si definisce dormiente quando germoglia** A
 (A) l'anno successivo la sua formazione
 (B) mai
 (C) lo stesso anno di formazione
 (D) due anni dopo la sua formazione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1920 Indicare quale tra i seguenti atomi tende a formare molecole biatomiche** D
 (A) Fe
 (B) Mg
 (C) S
 (D) Cl
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1921 Quali sono le unità più piccole delle quali si compone la materia?** A
 (A) Atomi
 (B) Ossigeno e carbonio
 (C) Proteine
 (D) Virus
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1922 La fase del ciclo cellulare precedente la mitosi è detta** A
 (A) interfase

- (B) fase S
(C) meiosi
(D) metafase
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1923 Una Soluzione 0,1 M, quante moli di soluto per litro contiene?** D
(A) 1
(B) 2
(C) 1/100
(D) 1/10
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1924 Passando dall'aldeide CH_3CHO all'alcool $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ è avvenuta** C
(A) una ossidazione
(B) una reazione di neutralizzazione
(C) una riduzione
(D) una reazione di scambio di protoni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1925 Il valore di pH di una soluzione informa su** B
(A) il contenuto di ioni
(B) la concentrazione di ioni idronio
(C) la pressione osmotica
(D) il punto di ebollizione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1926 Quale gruppo identifica l'ammide?** B
(A) R-CO-R
(B) R-CO-NH_2
(C) R-O-R
(D) R-CO-OH
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1927 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?** C
(A) $V * I^2$
(B) I^2/V
(C) V^2/R
(D) $V * R^2$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1928 Una carica elettrica puntiforme si muove, nel vuoto, lungo una traiettoria circolare. La zona in cui essa si muove è sede di un campo** C
(A) elettrico uniforme
(B) gravitazionale uniforme
(C) magnetico uniforme
(D) che varia periodicamente nel tempo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1929 Una sola delle seguenti affermazioni a proposito del legame covalente NON è corretta. Quale?** D
(A) Si instaura tra elementi con piccole differenze di elettronegatività
(B) Può essere polarizzato o non polarizzato
(C) Può essere semplice, doppio o triplo
(D) Non è direzionale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1930 I gameti sono** E
(A) dei prodotti della fase G del ciclo cellulare
(B) le uova fecondate
(C) ovogoni e spermiogenesi
(D) solo gli spermatogoni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1931 Negli acidi nucleici gli zuccheri contenuti sono** B
(A) solo il ribosio
(B) solo ribosio e deossiribosio a seconda se si tratta di RNA o DNA

- (C) glucosio e ribosio
- (D) legati a 2 gruppi fosforici
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1932 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** A
- (A) ortogonali
 - (B) paralleli e con lo stesso verso
 - (C) paralleli e con verso opposto
 - (D) il campo elettrico deve essere nullo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1933 Due corpi diversi galleggiano in acqua. Si può senz'altro affermare che** E
- (A) i due corpi hanno la stessa densità
 - (B) i due corpi hanno lo stesso volume
 - (C) i due corpi hanno lo stesso volume immerso
 - (D) i due corpi hanno lo stesso peso
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1934 Il calore specifico di una sostanza è, per definizione** D
- (A) il calore contenuto nell'unità di volume di tale sostanza
 - (B) il calore necessario a far passare l'unità di massa della sostanza dallo stato solido allo stato liquido
 - (C) la temperatura della sostanza
 - (D) la quantità di calore che deve essere somministrata all'unità di massa della sostanza per aumentarne la temperatura di 1 °C
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1935 Il legame covalente è polarizzato quando** C
- (A) si stabilisce tra atomi eguali
 - (B) richiede la compartecipazione di due coppie elettroniche
 - (C) si stabilisce tra atomi con differente elettronegatività
 - (D) richiede la compartecipazione di tre coppie elettroniche
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1936 Gli alleli sono** B
- (A) composti aromatici
 - (B) forme alternative dello stesso gene
 - (C) solo due per gene
 - (D) geni letali
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1937 Le molecole responsabili dell'astringenza dei vini sono** D
- (A) gli acidi.
 - (B) le proteine.
 - (C) i sali minerali.
 - (D) tannini di bucce, vinaccioli e raspi.
 - (E) le pectine.
- 1938 Nel regno animale, l'unione di due gameti produce una cellula che è** C
- (A) aploide
 - (B) mono-aploide
 - (C) diploide
 - (D) triploide
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1939 La regola di trasformazione dell'informazione, per cui una sequenza di 3 basi in una molecola di DNA codifica la sintesi di un determinato amminoacido è chiamata** D
- (A) coefficiente di selezione
 - (B) coefficiente di correlazione
 - (C) coefficiente di reincrocio
 - (D) codice genetico
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1940 Quale dei seguenti composti è un'ammina secondaria?** A
- (A) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-NH-CH}_3$
 - (B) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{SH}$
 - (C) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COOH}$

- (D) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-NH}_2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1941 Una carica di +8 Coulomb si muove da un punto a potenziale di 6V ad un punto a potenziale di 2 V. Il lavoro fatto dalla forza del campo è pari a** A
 (A) +32 J
 (B) +6 J
 (C) - 2 J
 (D) - 32 J
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1942 E' FALSO che** A
 (A) $\sin(180^\circ - \alpha) = -\sin \alpha$
 (B) $\sin(-\alpha) = -\sin \alpha$
 (C) $\tan(-\alpha) = -\tan \alpha$
 (D) $\cos(180^\circ - \alpha) = -\cos \alpha$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1943 Il bario** C
 (A) è un gas nobile
 (B) è un gas radioattivo
 (C) il suo sale (BaSO_4 solfato di bario) è usato in diagnostica essendo opaco ai raggi X
 (D) è un macroelemento
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1944 Quale sarà il risultato dell'espressione $(2 - 3) + (4 - 5) * (6 - 8)$?** A
 (A) 1
 (B) -1
 (C) 0
 (D) 2
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1945 La resistenza di un conduttore ohmico di forma cilindrica è direttamente proporzionale** D
 (A) alla sezione
 (B) al quadrato della sezione
 (C) al cubo della sezione
 (D) alla lunghezza
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1946 II numero di volte con cui compare un determinato gene in una popolazione, si definisce** B
 (A) allelismo
 (B) frequenza genica
 (C) frutto genico
 (D) diploidismo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1947 Indicare quale tra i seguenti atomi tende a formare molecole biatomiche** B
 (A) Na
 (B) O
 (C) K
 (D) Ca
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1948 Quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA?** D
 (A) Una molecola di O_2 pesa 32 g
 (B) Una molecola di O_2 pesa 16 g
 (C) Una molecola di O_2 occupa 22,4 litri in condizioni normali di temperatura e di pressione
 (D) Una mole di O_2 pesa 32 g
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1949 In generale, per un dato aumento di temperatura si dilatano di più i solidi o i liquidi?** A
 (A) I liquidi
 (B) I solidi
 (C) Non vi è differenza tra i due tipi di materiale
 (D) I liquidi con densità inferiore a quella dell'acqua
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1950 Il $\log_2 32$ vale** C
 (A) 64

- (B) 8
(C) 5
(D) $3(2\sqrt{2})$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1951 $5x^5 + 4x^4 + x^3 - (2x^5 + x^4 - 2x^3) =$** D
(A) $-x^3(1-5x - 3x^2)$
(B) $-x^3(1 + 3x - 3x^2)$
(C) $x^3(3 + 5x + 3x^2)$
(D) $3x^3(1 + x + x^2)$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1952 Un carboidrato a 3 atomi di carbonio è detto** B
(A) trisaccaride
(B) trioso
(C) saccarosio
(D) glicogeno
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1953 Due isotopi hanno lo stesso** C
(A) numero di massa atomica
(B) peso atomico
(C) numero di protoni
(D) numero di neutroni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1954 Data la reazione: $Fe + Cu^{++} \rightarrow Fe^{++} + Cu$ si può dire che** C
(A) Fe è l'agente ossidante
(B) Fe acquista elettroni
(C) Cu^{++} è l'agente ossidante
(D) Fe viene ridotto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1955 Lo ione K^+** B
(A) può provenire dalla ionizzazione di un alogeno
(B) proviene da un metallo alcalino
(C) è un anione
(D) è un anione bivalente
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1956 Una soluzione ha pH=12. Essa è** B
(A) acida
(B) basica
(C) neutra
(D) con eccesso di protoni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1957 Nel S.I. il peso si misura in** E
(A) erg
(B) watt
(C) Kg
(D) dine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1958 $-2^{-3} =$** C
(A) 8
(B) 6
(C) -0,125
(D) 0,125
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1959 Due geni si dicono associati quando** C
(A) codificano per le stesse funzioni
(B) sono forme alternative dello stesso gene
(C) sono localizzati sullo stesso cromosoma
(D) codificano per gli stessi enzimi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1960 Siano a, b, c, d numeri reali positivi. Se $a = b$, $b < c$, $c = 1/2 d$, allora** B
 (A) $a > d$
 (B) $a < d$
 (C) $a = d$
 (D) $b > d$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1961 Se il sistema di secondo grado formato dall'equazione di una circonferenza e dall'equazione di una retta non ammette soluzioni reali, significa che** D
 (A) la retta è tangente alla circonferenza nell'origine degli assi
 (B) la retta interseca la circonferenza
 (C) la retta contiene il diametro parallelo all'asse delle ascisse
 (D) la retta non ha punti in comune con la circonferenza
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1962 L'uso di catalizzatori** A
 (A) aumenta la velocità delle reazioni
 (B) rende possibili reazioni che altrimenti non potrebbero avvenire mai
 (C) aumenta il rendimento di una reazione
 (D) fa aumentare l'energia di attivazione della reazione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1963 Apriamo, a caso, un vocabolario e osserviamo che la pagina di destra è la 111, poi solleviamo alcuni centimetri di fogli e, sempre a destra, leggiamo 777. Quanti fogli pari vi sono fra le due letture?** B
 (A) 332
 (B) 333
 (C) 334
 (D) 665
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1964 L'RNA transfer è detto così perché** A
 (A) trasporta l'aminoacido sui ribosomi
 (B) trasporta l'aminoacido nella membrana plasmatica
 (C) trasporta l'aminoacido nel nucleo
 (D) produce un trasferimento di energia
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1965 L'ipoclorito rameoso corrisponde a** A
 (A) CuClO
 (B) Cu_2ClO
 (C) $\text{Cu}(\text{ClO})_2$
 (D) $\text{Cu}_2(\text{ClO})_3$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1966 Sia data la retta $y = 2x + b$. Perché la retta passi per il punto (1,3) è necessario che b assuma il valore** A
 (A) 1
 (B) $3/2$
 (C) 6
 (D) $2/3$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1967 Quanti sono i numeri divisibili per 2, 3, 4, 5 tra i primi 100 numeri naturali?** A
 (A) 1
 (B) 2
 (C) 3
 (D) 4
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1968 Gli acidi grassi posti in acqua** C
 (A) si dissolvono
 (B) tendono a formare una struttura lineare
 (C) tendono a formare le micelle
 (D) non modificano la loro aggregazione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1969 La meiosi** B
 (A) consiste di un unico ciclo di divisione

- (B) consiste di due cicli di divisione
(C) consiste in più divisioni mitotiche
(D) non consiste di divisioni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1970 Animali a sangue caldo sono detti** C
(A) eterotermi
(B) eterotrofi
(C) omeotermi
(D) autotrofi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1971 I ribosomi hanno il compito fondamentale di** A
(A) partecipare alla sintesi delle proteine
(B) partecipare alla sintesi dell'RNA ribosomiale
(C) partecipare alla sintesi di fosfolipidi di membrana
(D) partecipare alla sintesi di zuccheri
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1972 Gli orbitali ibridi sp formano angoli di ampiezza** D
(A) $109,5^\circ$
(B) 120°
(C) 90°
(D) 180°
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1973 Una specie animale si dice anfigonica** D
(A) quando sono presenti sia le gonadi maschili che femminili
(B) quando è presente atrofia delle gonadi
(C) quando il sesso non è determinato
(D) quando si riproduce per accoppiamento di individui di sesso opposto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1974 Se $\log_a 17 = 3$, allora** B
(A) $3/17 = a$
(B) $a_3 = 17$
(C) $a^{17} = 3$
(D) $17^3 = a$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1975 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** C
(A) è possibile solo se la trasformazione è rigorosamente isoterma
(B) è possibile solo se la trasformazione è adiabatica
(C) non è mai possibile
(D) è possibile in ogni caso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1976 L'espressione $[(6-7)-(3-4)+(-5+12)]$ vale** D
(A) -9
(B) -7
(C) 9
(D) 7
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1977 La pressione che si esercita su di una superficie immersa in un liquido di densità costante in condizioni statiche, ad una data profondità** B
(A) non dipende dalla densità del liquido
(B) dipende linearmente dalla profondità
(C) dipende dalla viscosità del liquido
(D) dipende dal quadrato della profondità
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1978 Quanto vale in gradi sessagesimali un angolo la cui misura in radianti è: $(4/3)$?** A
(A) 240°
(B) 120°
(C) 180°
(D) 225°

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1979 Il numero dei neutroni è pari a** D
 (A) numero dei protoni
 (B) numero degli elettroni
 (C) numero dei nucleoni
 (D) differenza fra il numero di massa e il numero atomico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1980 A pressione costante la relazione esistente tra il volume e la temperatura in un gas è** A
 (A) $V/T = \text{costante}$
 (B) $V = T$
 (C) $V = R/T$
 (D) $V * T = \text{costante}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1981 $1 + 27^{2/3} =$** A
 (A) 10
 (B) 7
 (C) 19
 (D) 6
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1982 Quale delle seguenti colonne di acqua esercita sul fondo la pressione maggiore?** D
 (A) Altezza 1 m; sezione 2 cm^2
 (B) Altezza 0,80 m; sezione $0,1 \text{ m}^2$
 (C) Altezza 1,40 m; sezione 1 cm^2
 (D) Altezza 2 m; sezione 1 cm^2
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1983 L'organo riproduttore maschile del fiore è detto;** C
 (A) stigma
 (B) stilo
 (C) stame
 (D) polline
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1984 Quale delle affermazioni seguenti riguardanti l'esito di un esame sostenuto in ambito universitario è vera** D
 (A) I voti utilizzabili vanno da 1 a 30
 (B) Il superamento dell'esame richiede un voto superiore al 17
 (C) Il voto pari a 30 può anche essere conferito con lode
 (D) Le affermazioni riportate sono tutte vere
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1985 La muffa grigia del grappolo può migliorare la qualità del vino** C
 (A) sì
 (B) no
 (C) a volte
 (D) mai
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1986 Una mole di He^4 a temperatura 0°C e pressione 1 atm ($N = \text{num. di Avogadro}$)** B
 (A) occupa 1 m^3
 (B) ha N atomi
 (C) ha $4 * N$ atomi
 (D) ha $4 N$ protoni
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1987 Una base è una sostanza che** E
 (A) acquista una coppia elettronica
 (B) ha disponibile un orbitale vuoto
 (C) ha un gusto amarognolo
 (D) è capace di accettare elettroni
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1988 L'impollinazione è** A
(A) il trasferimento di polline da uno stame all'apice del pistillo
(B) il trasferimento di polline dall'apice del pistillo a uno stame
(C) avviene solo all'interno dello stesso fiore
(D) un meccanismo di produzione di anidride carbonica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1989 La scabbia o rogna è una** D
(A) malattia che colpisce solo i cani
(B) parassitosi da piattole
(C) forma di pediculosi
(D) infestazione cutanea da acari
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1990 Che tipo di funzioni ha il glicogeno?** A
(A) riserva
(B) trasporto
(C) struttura
(D) nutrizione immediata
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1991 Quanti millimetri cubi sono contenuti in un millilitro?** D
(A) 1
(B) 10
(C) 100
(D) 1000
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1992 Una cavità rivestita da cellule epiteliali specializzate alla secrezione di determinate sostanze si chiama** E
(A) papilla gustativa
(B) epifisi
(C) morula
(D) coronaria
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1993 Indicare l'alogeno** B
(A) Xe
(B) I
(C) Ca
(D) Fe
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1994 Cosa rappresenta la molalità?** A
(A) Esprime il numero di moli di soluto disciolte in 1Kg di solvente puro
(B) Esprime il numero di moli di soluto disciolte in 1Kg di soluzione
(C) Esprime il numero di moli di soluto disciolte in un litro di soluzione
(D) Esprime il numero di moli di soluto disciolte in 1litro di solvente puro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1995 Quale dei seguenti punti non giace sulla retta di equazione $y = 2x + 1$?** D
(A) (1,3)
(B) (0,1)
(C) (-1,-1)
(D) (-1,1)
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1996 Un individuo che in loci corrispondenti possiede gli stessi alleli su cromosomi omologhi, è detto** A
(A) omozigote
(B) eterozigote
(C) operone
(D) plasmodio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1997 Le proteine sono polimeri costituiti** C
(A) dall'unione di più molecole di acidi grassi
(B) da unità monosaccaridiche unite da legami glicosidici
(C) da amminoacidi legati tra loro da legami peptidici

- (D) dall'unione di più molecole di acidi bicarbossilici
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 1998 La forza elettromotrice di una pila si calcola con la legge di** C
(A) Hess
(B) Nessler
(C) Nernst
(D) Dalton
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 1999 Che cosa è un allele?** B
(A) Un carattere ereditario
(B) La forma alternativa di un gene
(C) Un carattere somatico Y
(D) Una proteina del DNA
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2000 Sostanze (generalmente di natura proteica) che introdotte in un organismo stimolano in esso la formazione di anticorpi, si chiamano** B
(A) anticodon
(B) antigeni
(C) alcaloidi
(D) aracnoidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2001 Gli organismi capaci di avere una doppia vita, in acqua e sulla terraferma, rispettivamente nel periodo larvale e adulto, sono** E
(A) i rettili
(B) i molluschi
(C) i nematodi
(D) i ciclostomi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2002 Le proprietà colligative delle soluzioni sono quelle proprietà che dipendono** A
(A) dal numero delle particelle di soluto
(B) dalla natura delle particelle di soluto
(C) dal pH della soluzione
(D) dalla forza ionica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2003 Il termine opposto di abduzione è** D
(A) flessione
(B) estensione
(C) rotazione
(D) adduzione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2004 Lo scambio fisico di segmenti cromatidici di cromosomi omologhi, in seguito a rottura e ricongiungimento incrociato, si definisce** C
(A) deficienza cromosomica
(B) conversione genica
(C) crossing-over
(D) degenerazione cromosomica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2005 Dei seguenti organismi appartengono agli invertebrati** D
(A) miceti
(B) anfibi
(C) squali
(D) cavallette e farfalle
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2006 I mitocondri sono** A
(A) organuli citoplasmatici a forma di bastoncino che costituiscono i centri della respirazione cellulare
(B) organuli citoplasmatici a forma di bastoncino che costituiscono i centri della digestione cellulare
(C) organuli nucleari a forma di bastoncino che costituiscono i centri della sintesi proteica
(D) organuli citoplasmatici a forma di bastoncino che costituiscono i centri del movimento cellulare

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2007 Quale delle seguenti unità di misura NON si riferisce all'energia?** D
(A) Joule
(B) Erg
(C) Caloria
(D) Newton
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2008 Gli isomeri "cis" e "trans" sono** B
(A) isomeri ottici
(B) isomeri geometrici
(C) isomeri conformazionali
(D) tautomeri
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2009 Dei numeri che seguono qual è quello che aumentato della sua quarta parte è uguale a 15?** E
(A) 9
(B) 15
(C) 150
(D) $3/4$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2010 La respirazione cellulare** B
(A) serve ad utilizzare O_2
(B) utilizza O_2 per produrre ATP ed intermedi metabolici
(C) non esiste
(D) è la respirazione a livello polmonare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2011 Nel sistema internazionale la temperatura si misura in** B
(A) gradi Celsius
(B) Kelvin
(C) gradi Fahrenheit
(D) gradi Reamur
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2012 La radice cubica reale di 3^3 è** C
(A) 9
(B) 1
(C) 3
(D) -3
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2013 10^{-3} è uguale a** A
(A) $1/1000$
(B) $-3/10$
(C) $3/10$
(D) $3/100$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2014 Una rapida successione di divisioni cellulari che si verifica nell'uovo subito dopo la sua fecondazione, si definisce** E
(A) gastrulazione
(B) neurulazione
(C) ontogenesi
(D) blastocle
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2015 Quale composto è rappresentato dalla formula $Ca(H_2PO_4)_2$?** A
(A) Diidrogenofosfato di calcio
(B) Monoidrogenofosfato di calcio
(C) Metafosfato di calcio
(D) Pirofosfato di calcio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2016 Il pigmento verde presente nei cloroplasti è detto** A

- (A) clorofilla
(B) cloroplastico
(C) citocromo
(D) centriolo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2017** $1 \cdot 10^1 + 2 \cdot 10^2 + 4 \cdot 10^4 =$ B
(A) 402.010
(B) 40.210
(C) 4210
(D) 421
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2018** **Quante radici reali positive ha l'equazione $x^4 + x^2 - 2 = 0$?** B
(A) nessuna.
(B) 1
(C) 2
(D) 3
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2019** **Quanti sono i divisori (con resto nullo) del numero 100, 1 e 100 compresi?** D
(A) 2
(B) 4
(C) 6
(D) 9
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2020** **All'anodo di una pila avviene una reazione di** B
(A) riduzione
(B) ossidazione
(C) idrolisi
(D) disproporzione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2021** **Se il discriminante di una equazione di secondo grado è negativo, le radici dell'equazione** A
(A) non sono reali
(B) sono due identiche e di segno opposto
(C) sono due reali
(D) si riducono ad una sola
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2022** **Siano a, b, c tre numeri reali positivi tali che $a \cdot b > c$. Quale delle seguenti disuguaglianze risulta NON vera** D
(A) $-a < -c/b$
(B) $a \cdot b \cdot c > c^2$
(C) $b^2/c > b/a$
(D) $a/c < 1/b$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2023** **Un wattora (Wh) vale** D
(A) $1 \text{ Wh} = 3,6 \times 10^{-3} \text{ Joule}$
(B) $1 \text{ Wh} = 3 \times 10^6 \text{ sec}$
(C) $1 \text{ Wh} = 3 \times 10^{-6} \text{ sec}$
(D) $1 \text{ Wh} = 3,6 \times 10^3 \text{ Joule}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2024** **Gli organuli cellulari delle dimensioni di pochi micron, considerati quali centrali energetiche della cellula sono** E
(A) i ribosomi
(B) i cromosomi
(C) i vacuoli digestivi
(D) i lisosomi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2025** **Qual è la struttura spaziale di una molecola con ibridazione sp^3 ?** A

- (A) tetraedrica
- (B) quadrata
- (C) cilindrica
- (D) lineare
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2026 Nei procarioti il materiale genetico consiste** A
- (A) in una unica molecola circolare di DNA
 - (B) in due molecole circolari di DNA
 - (C) in una unica molecola lineare di DNA
 - (D) in due o più molecole lineari di DNA
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2027 Chi ha formulato la seguente espressione "Volumi uguali di gas differenti, nelle stesse condizioni di temperatura e pressione, contengono lo stesso numero di molecole"?** D
- (A) Boyle e Mariotte
 - (B) Charles
 - (C) Gay-Lussac
 - (D) Avogadro
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2028 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?** D
- (A) 69/7
 - (B) 1,70
 - (C) 124/70
 - (D) 40/21
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2029 Le strutture filamentose cave, simili a tubicini, visibili al microscopio elettronico, che fanno parte del citoscheletro, vengono dette** B
- (A) mitocondri
 - (B) microtubuli
 - (C) nucleo
 - (D) cloroplasti
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2030 Per quale motivo il cielo appare di colore azzurro?** D
- (A) l'atmosfera contiene azoto che è un gas di colore azzurro
 - (B) a causa del riflesso del mare
 - (C) perché la luce solare ha una componente blu più intensa
 - (D) perché la luce di lunghezza d'onda minore viene deflessa maggiormente dall'aria
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2031 Il peso di un corpo sulla terra è uguale** D
- (A) al prodotto della sua densità per il suo volume
 - (B) alla sua massa
 - (C) alla sua inerzia
 - (D) alla forza con cui esso è attratto dalla terra
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2032 L'allele è** B
- (A) la forma alternativa di una proteina
 - (B) la forma alternativa di un gene
 - (C) una cellula con filamenti
 - (D) un costituente della membrana plasmatica
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2033 La radice dell'equazione $4x^5 + 128 = 0$ è** A
- (A) $x = -2$
 - (B) $x = 2$
 - (C) $x = -1/2$
 - (D) $x = 3$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2034 Gli idrocarburi sono composti contenenti** A
- (A) soltanto carbonio e idrogeno
 - (B) carbonio, idrogeno e ossigeno

- (C) idrogeno e ossigeno
- (D) carbonio, idrogeno e azoto
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2035 Quali delle seguenti è una unità di misura del lavoro?** B
- (A) N m^{-2}
 - (B) $\text{Atm} \cdot \text{litri}$
 - (C) $\text{kg} \cdot \text{m}$
 - (D) $\text{Cal} \cdot \text{cm}^{-3}$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2036 Un microscopio ottico consente ingrandimenti di oltre 1000 volte. Al massimo ingrandimento è possibile osservare** B
- (A) virus
 - (B) batteri
 - (C) geni purificati ed isolati
 - (D) macromolecole proteiche
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2037 Se $x = y - z$, allora** C
- (A) $x^2 = y^2 + z^2$
 - (B) $x^2 = y^2 + z^2 + 2 \cdot y \cdot z$
 - (C) $x^2 = y^2 + z^2 - 2 \cdot y \cdot z$
 - (D) $x^2 = y^2 - z^2$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2038 Due atomi di azoto possono formare tra di loro** B
- (A) legami ionici
 - (B) legami covalenti
 - (C) nessun legame
 - (D) legami polari
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2039 La parte assile del corno si chiama** B
- (A) radice
 - (B) caule
 - (C) foglia
 - (D) xilema
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2040 La determinazione del sesso nella maggior parte dei mammiferi dipende** C
- (A) dal tipo di gameti prodotti dalla femmina
 - (B) dal numero di autosomi presenti nei gameti maschili
 - (C) dal tipo di cromosoma sessuale (X o Y) contenuto nello spermatozoo che feconda l'uovo
 - (D) dall'età dei genitori all'atto della fecondazione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2041 Durante sforzi fisici e in scarsa presenza di O_2 le cellule muscolari effettuano la** E
- (A) respirazione aerobica
 - (B) glicolisi
 - (C) glicogenolisi
 - (D) fotosintesi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2042 L'espressione $\sqrt[2]{-8}$ vale** A
- (A) l'espressione non ha significato nel campo dei numeri reali
 - (B) -2
 - (C) 2
 - (D) -2,828426
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2043 Quale di queste risposte rappresenta una forza evolutiva importante?** C
- (A) Le mutazioni nelle cellule somatiche
 - (B) Il cambiamento dell'ambiente
 - (C) La selezione naturale
 - (D) Le mutazioni nelle cellule somatiche

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2044 L'evaporazione e le precipitazioni fanno parte** B
 (A) del ciclo dell'azoto
 (B) del ciclo dell'acqua
 (C) di una legge fisica che le collega
 (D) del ciclo di Krebs
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2045 Le cellule somatiche sono** C
 (A) le cellule dell'epidermide
 (B) i somi batterici
 (C) tutte le cellule dell'organismo ad esclusione di quelle sessuali
 (D) le cellule sessuali
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2046 Quando due molecole di glucosio si uniscono per formare il maltosio** A
 (A) viene ceduta una molecola di H_2O
 (B) viene assorbita una molecola di H_2O
 (C) viene ceduta una molecola di O_2
 (D) viene ceduta una molecola di H_2
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2047 Un elemento genetico contenuto in una cellula ospite, che si replica indipendentemente dai cromosomi dell'ospite si definisce;** B
 (A) plastide
 (B) plasmide
 (C) poligenico
 (D) oligomero
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2048 $\log_{10} 10^{100}$ è uguale a** C
 (A) 1
 (B) 10
 (C) 100
 (D) 1000
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2049 La somma algebrica dei numeri di ossidazione di tutti gli atomi contenuti in un anione bivalente è** A
 (A) - 2
 (B) + 2
 (C) zero
 (D) - 4
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2050 Indicare quale delle seguenti molecole ha ibridazione sp** D
 (A) CH_4
 (B) $CH_2=CH_2$
 (C) H_2O
 (D) $H-C \equiv C-H$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2051 L'etano appartiene agli** B
 (A) alcheni
 (B) alcani
 (C) composti aromatici
 (D) composti ciclici
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2052 La scienza che studia le interazioni tra gli esseri viventi e l'ambiente, si chiama** E
 (A) biologia
 (B) fisiologia
 (C) geologia
 (D) teologia
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2053 Gli alchini sono** B

- (A) radicali alchilici
- (B) idrocarburi
- (C) composti alogenati
- (D) composti aromatici
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2054** $15^0 =$ D
(A) 15
(B) 0
(C) -15
(D) 1
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2055** **Un corpo è soggetto ad una forza diretta verticalmente. Se ne deduce che** D
(A) il moto avviene lungo una retta verticale
(B) la velocità del corpo è sempre diretta verticalmente
(C) il moto è circolare ma non uniforme
(D) nessuna delle affermazioni precedenti è vera a priori: il tipo di moto dipende dalla velocità iniziale del corpo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2056** **Il baricentro di un corpo è il punto dove** C
(A) si trova tutta la massa del corpo
(B) la densità del corpo si annulla
(C) si può ritenere applicato il peso del corpo
(D) non agisce la forza di gravità
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2057** **Una soluzione di un solido in un liquido si definisce satura quando** B
(A) è limpida
(B) è presente corpo di fondo
(C) è diluita
(D) non si filtra
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2058** **Un triangolo è rettangolo e isoscele. Quanto vale un suo angolo acuto?** D
(A) 150°
(B) 20°
(C) 30°
(D) 45°
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2059** **Un corpo di massa m al variare del tempo si sposta senza attrito a velocità costante v. La risultante F delle forze applicate sarà** B
(A) $F = mv$
(B) $F = 0$
(C) $F = m/v$
(D) $F = mg$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2060** **Gli alleli sono geni che** A
(A) occupano loci corrispondenti su cromosomi omologhi
(B) si formano durante il processo di ricombinazione
(C) sono legati al sesso
(D) si formano durante il processo di linkage
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2061** **La costante dielettrica dell'acqua è 80. Se due cariche elettriche positive vengono poste ad una certa distanza in acqua, esse, rispetto al vuoto** C
(A) si respingono con una forza 6400 volte minore
(B) si attraggono con una forza 6400 volte minore
(C) si respingono con una forza 80 volte minore
(D) si attraggono con una forza 80 volte minore
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2062** **Quanti sono i NUMERI PRIMI tra 2 e 11 (2 e 11 compresi, se primi)?** B
(A) 6
(B) 5
(C) 4

- (D) Nessuno
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2063 Sono eterozigoti** A
- (A) gli individui portatori di due alleli diversi dello stesso gene
 - (B) gli individui derivati dalla fusione di due o più zigoti
 - (C) i figli di individui omozigoti per lo stesso gene
 - (D) gli individui portatori di due alleli uguali dello stesso gene
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2064 Quale dei seguenti poligoni regolari di lato uguale ha l'area maggiore?** A
- (A) Ottagono
 - (B) Pentagono
 - (C) Quadrato
 - (D) Triangolo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2065 Le mutazioni sono alterazioni** B
- (A) del metabolismo della cellula
 - (B) del messaggio ereditario
 - (C) nella formazione dello zigote
 - (D) a carico della divisione cellulare
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2066 I procarioti presentano** E
- (A) il sistema nervoso autonomo
 - (B) la colonna vertebrale
 - (C) il sistema cardiocircolatorio
 - (D) una testa e una coda
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2067 L'ermafroditismo è** A
- (A) la presenza di organi riproduttori maschili e femminili nello stesso individuo
 - (B) lo sviluppo di un uovo senza essere fecondato
 - (C) lo sviluppo di un uovo con la fecondazione artificiale
 - (D) la presenza di soli organi riproduttivi femminili in un individuo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2068 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?** B
- (A) 29
 - (B) Qualunque sia il voto all'esame successivo, la media non potrà raggiungere il valore 25
 - (C) 28
 - (D) 26
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2069 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** C
- (A) uguale alla media delle resistenze
 - (B) uguale alla resistenza più piccola
 - (C) minore di ciascuna delle resistenze
 - (D) uguale alle resistenze più numerose
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2070 Darwin riteneva che l'evoluzione avvenisse attraverso** B
- (A) l'ereditarietà dei caratteri acquisiti
 - (B) la selezione naturale
 - (C) l'ereditarietà delle mutazioni
 - (D) la mitosi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2071 L'ibridazione sp^2 del carbonio si trova nei seguenti composti** B
- (A) cicloalcani
 - (B) benzene ed etene
 - (C) acetilene o etino
 - (D) etano
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2072** Quale sarà il valore di $(0,000064)^{-1/3}$? C
(A) 12
(B) 24
(C) 25
(D) 28
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2073** Incrociando femmine di *Drosophila* omozigoti con occhi rossi con maschi eterozigoti con occhi scarlet si otterranno alla prima generazione filiale D
(A) tutti occhi rossi
(B) tutti occhi scarlet
(C) 50% occhi rossi, 50% occhi scarlet
(D) 75% occhi rossi, 25% occhi scarlet
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2074** Come si definisce il genotipo? E
(A) un tipo particolare di gene
(B) forma alternativa del fenotipo
(C) insieme dei caratteri manifesti
(D) costituzione morfologica di un organismo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2075** Due angoli si dicono supplementari quando B
(A) la loro somma è uguale ad un angolo retto
(B) la loro somma è uguale ad un angolo piatto
(C) la loro differenza è uguale ad un angolo giro
(D) la loro somma è uguale ad un angolo giro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2076** L'acido propandioico corrisponde alla struttura C
(A) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COOH}$
(B) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$
(C) $\text{HOOC-CH}_2\text{-COOH}$
(D) $\text{HO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2077** Lo studio e il confronto delle parti corporee di specie diverse, è detto D
(A) biochimica comparata
(B) ricostruzione dei fossili
(C) zoologia comparata
(D) anatomia comparata
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2078** Se il pOH di una soluzione acquosa è 10, il pH è C
(A) 0
(B) 1
(C) 4
(D) 9
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2079** Nel S. I. , il prodotto di una forza per una distanza si esprime in D
(A) m/s
(B) watt/s
(C) pascal/m³
(D) newton * m
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2080** Riguardo alle sostanze azotate, i reni hanno la funzione di C
(A) produrle
(B) assorbirle
(C) eliminarle
(D) non modificarne il contenuto ematico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2081** Eterozigote è un termine adottato in genetica per indicare B
(A) un individuo portatore di una coppia di geni in forma dominante
(B) un individuo nel quale un carattere è rappresentato da una coppia di alleli diversi

- (C) l'insieme dei caratteri ereditari di un organismo
- (D) organismi che si nutrono di vegetali
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2082 Il numero atomico indica

A

- (A) il numero dei protoni
- (B) l'ordine di scoperta
- (C) è il valore di un rapporto
- (D) è espresso in grammi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2083 Il desossiribosio è un monosaccaride con

A

- (A) 5 atomi di carbonio
- (B) 6 atomi di carbonio
- (C) 4 atomi di carbonio
- (D) 3 atomi di carbonio
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2084 L'espressione $(2a^3)^2 + (2b^2)^3$ vale

D

- (A) $4a^5 + 8b^5$
- (B) $4a^6 + 6b^6$
- (C) $4a^5 + 6b^5$
- (D) $4a^6 + 8b^6$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2085 Qual è la somma degli scarti dalla media aritmetica dei numeri 3; 4; 5; 6; 7?

B

- (A) 3
- (B) 0
- (C) -3
- (D) 5
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2086 Se una soluzione è poco concentrata sarà

C

- (A) satura
- (B) insatura
- (C) diluita
- (D) amalgamata
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2087 Due conduttori rettilinei paralleli percorsi da corrente continua nello stesso verso

A

- (A) si attraggono
- (B) si respingono
- (C) non esercitano alcuna forza reciproca
- (D) interagiscono con forze che dipendono dal materiale dei conduttori
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2088 Quale di questi animali possiede squame per proteggere la superficie cutanea?

C

- (A) Salamandra
- (B) Rana
- (C) Geco
- (D) Armadillo
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2089 Il composto CaO è

D

- (A) biossido di calcio
- (B) idrossido di calcio
- (C) anidride di calcio
- (D) ossido di calcio
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2090 L'acqua in un recipiente posto su una sorgente di calore bolle quando

E

- (A) la sezione di un recipiente raggiunge un certo valore
- (B) la temperatura dell'acqua raggiunge i 110 °C
- (C) la pressione esercitata sull'acqua è uguale a quella esercitata sulle pareti del recipiente
- (D) la tensione di vapore raggiunge i 100 mmHg
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2091 Gli alleli sono

B

- (A) cromosomi gemelli

- (B) forme alternative dello stesso gene
- (C) geni localizzati solo sui cromosomi sessuali
- (D) cromosomi omologhi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2089 Il passaggio da Fe^{+++} a Fe^{++} è una reazione di** A
- (A) riduzione
 - (B) ossidazione
 - (C) neutralizzazione
 - (D) elettrolisi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2090 Due atomi di carbonio formano fra loro un legame semplice se si trovano nello stato di ibridazione** C
- (A) sp
 - (B) sp^2
 - (C) sp^3
 - (D) $\text{d}^2 \text{sp}^3$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2091 La Comunità Europea nei confronti dei prodotti geneticamente modificati ha deciso** C
- (A) di venderne ai consumatori il più possibile
 - (B) di non permettere a nessun prodotto OGM di essere venduto in ambito comunitario
 - (C) una parziale apertura, con il supporto di regole precise
 - (D) di produrre prodotti OGM solo per venderli agli altri paesi
 - (E) di consentirne solo la sperimentazione in laboratorio
- 2092 Gli atomi di idrogeno dell'etano sono** B
- (A) secondari
 - (B) primari
 - (C) terziari
 - (D) quaternari
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2093 Quando un animale entra in letargo** D
- (A) è come se entrasse in coma
 - (B) subisce un'ipnosi transitoria
 - (C) va incontro ad un aumento dei processi metabolici
 - (D) va incontro ad un rallentamento dei processi metabolici
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2094 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** A
- (A) le due soluzioni hanno la stessa concentrazione
 - (B) il volume della prima è almeno doppio di quello della seconda
 - (C) la temperatura di entrambe è quella standard
 - (D) la prima soluzione è più diluita della seconda
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2095 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** C
- (A) l'energia cinetica del corpo è aumentata di 10 volte
 - (B) l'accelerazione del corpo è aumentata di 10 volte
 - (C) la quantità di moto del corpo è aumentata di 10 volte
 - (D) la temperatura del corpo è aumentata di 10 gradi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2096 Nel sistema periodico gli elementi sono sistemati secondo** D
- (A) l'ordine alfabetico
 - (B) l'importanza chimica
 - (C) il prezzo sul mercato
 - (D) il numero atomico crescente
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2097 Per riduzione delle aldeidi o chetoni ottengo** B
- (A) acidi carbossilici

- (B) alcoli
- (C) esteri
- (D) eteri
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2098 Qual è il nome del C_2H_2 ?** A
 (A) Acetilene
 (B) Non esiste un tale composto
 (C) Etano
 (D) Etilene
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2099 L'etilene è un fitoregolatore endogeno che** A
 (A) causa l'abscissione ed accelera la maturazione dei frutti
 (B) produce un inverdimento delle foglie e prolunga la vita delle piante
 (C) ritarda la senescenza e blocca la maturazione
 (D) stimola l'ontogenesi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2100 La formula CH_2O corrisponde a** B
 (A) ossido di etilene
 (B) formaldeide
 (C) carboidrato
 (D) composto inesistente
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2101 Un cubo avente lato di 5 cm ha un volume di** C
 (A) $1,25 \text{ m}^3$
 (B) $0,125 \text{ m}^3$
 (C) $125 * 10^3 \text{ mm}^3$
 (D) $1.45 * 10^3 \text{ mm}^3$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2102 Dati diversi isotopi di uno stesso elemento, i loro atomi differiscono** B
 (A) per il numero dei protoni
 (B) per il numero dei neutroni
 (C) per il numero degli elettroni
 (D) per la loro carica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2103 Una soluzione a concentrazione 0,1 M contiene** B
 (A) 0,1 moli di soluto in 100 mL di soluzione
 (B) 0,0001 moli di soluto in un mL di soluzione
 (C) 0,001 moli di soluto in 1 L di soluzione
 (D) 0,1 moli di soluto in un mL di soluzione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2104 La somma degli angoli interni di un trapezio isoscele** D
 (A) dipende dall'altezza del trapezio
 (B) dipende dalle dimensioni dei lati
 (C) è pari a 180°
 (D) è pari a 360°
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2105 Una circonferenza è un caso particolare di** C
 (A) parabola
 (B) iperbole
 (C) ellisse
 (D) retta
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2106 La portata di un condotto** A
 (A) è il volume di liquido che attraversa una sezione nell'unità di tempo
 (B) è la massa di liquido che esce dal condotto
 (C) si misura in litri * minuti
 (D) dipende dalla quota del condotto
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2107 La legge di Ohm è valida** D
 (A) in qualunque caso in cui circoli corrente
 (B) solo se circola corrente continua
 (C) solo se il conduttore è un buon conduttore
 (D) quando la corrente è direttamente proporzionale alla tensione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2108 L'unità di misura della capacità elettrica è** E
 (A) il Weber
 (B) il Coulomb
 (C) l'Henry
 (D) la Tesla
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2109 Qual è il nome corrente del dimetilchetone?** B
 (A) Cloroformio
 (B) Acetone
 (C) Anilina
 (D) Pirrolo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2110 Un atomo di carbonio è asimmetrico quando** C
 (A) presenta ibridazione sp^2
 (B) la molecola che lo contiene presenta elementi di simmetria
 (C) è legato a quattro gruppi o atomi diversi
 (D) è legato ad altri 4 atomi di carbonio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2111 L'attività di un radionuclide inizialmente è 64 milliCurie, dopo 7 periodi di dimezzamento sarà, nella stessa unità di misura** A
 (A) $1/2$
 (B) 1
 (C) $64/14$
 (D) $64/7$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2112 L'equazione $6x^2 = -36$** B
 (A) ha due soluzioni irrazionali
 (B) non ammette soluzioni nel campo reale
 (C) ha come radici 2 e -2
 (D) ha come unica radice 2
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2113 Il coseno dell'angolo di 110° è** A
 (A) negativo
 (B) maggiore di $1/2$
 (C) maggiore del seno dell'angolo di 110°
 (D) uguale al coseno dell'angolo di 290°
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2114 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?** B
 (A) 27
 (B) 26
 (C) 25
 (D) 24
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2115 Sono animali a sangue caldo** C
 (A) i serpenti
 (B) i protozoi
 (C) gli uccelli
 (D) le tartarughe
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2116 L'arsenico ha simbolo** C
 (A) Ar

- (B) Au
(C) As
(D) Nessuna delle risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2117 Un sasso viene lasciato cadere verticalmente. Dopo 2 s la sua velocità è circa** C
(A) 0 m/s
(B) 10 m/s
(C) 20 m/s
(D) 30 m/s
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2118 In una reazione di ossido riduzione il numero di elettroni persi dal riducente è uguale al numero di elettroni acquistati dall'ossidante** A
(A) sì
(B) no
(C) la domanda è sbagliata
(D) no, perché il riducente acquista elettroni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2119 Per $a > 0$, $\log a + \log a =$** C
(A) $\log 2a$
(B) $(\log a)^2$
(C) $\log a^2$
(D) $\log a/2$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2120 Il fenotipo è** A
(A) l'insieme di caratteri morfologici in un individuo, derivati dagli alleli che li determinano
(B) la costituzione genetica di un individuo
(C) l'insieme di geni i cui prodotti modificano l'espressione di altri geni
(D) l'unione di segmenti di DNA nel corso dell'evoluzione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2121 Quale delle seguenti unità non si riferisce a una pressione?** B
(A) Torr
(B) Newton
(C) Baria
(D) Pascal
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2122 Quante sono le basi azotate che formano l'RNA?** B
(A) Due
(B) Quattro
(C) Cinque
(D) Otto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2123 Attraverso la meiosi e la fecondazione gli animali superiori** C
(A) danno origine ai gameti
(B) danno origine ad una prole aploide
(C) danno origine ad una prole con lo stesso numero di cromosomi dei genitori
(D) presentano alternanza di generazione, aploide e diploide
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2124 Una soluzione ha $[H^+] = 10^{-10}$. Il pH è** C
(A) 9
(B) 4
(C) 10
(D) 3
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2125 Il punto in cui si incontrano i tre assi di un triangolo si chiama** D
(A) metacentro
(B) baricentro
(C) ortocentro
(D) circocentro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2126 Usando velocemente una pompa da bicicletta si nota un aumento della temperatura della pompa. Ciò è dovuto** B
 (A) all'attrito dello stantuffo
 (B) ad un processo di compressione quasi adiabatico
 (C) ad un processo di compressione quasi isoterma
 (D) ad un processo di compressione quasi isovolumico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2127 Il comportamento di un gas reale può essere considerato assai simile a quello di un gas ideale** E
 (A) a bassa pressione e a bassa temperatura
 (B) a elevata pressione ed elevata temperatura
 (C) se il numero di molecole è assai alto
 (D) a elevata pressione e a bassa temperatura
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2128 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?** D
 (A) No, perché si violerebbe il primo principio della termodinamica
 (B) Sì, solo se la trasformazione è reversibile
 (C) Sì, solo se la pressione rimane costante
 (D) Sì, ma solo compiendo un lavoro
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2129 La caratteristica degli organismi di presentare piccole variazioni rispetto agli individui della stessa specie, è detta** E
 (A) segmentazione
 (B) eterogeneità
 (C) omogeneità
 (D) mutazione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2130 $(2x-y)^2$ vale** A
 (A) $4x^2 + y^2 - 4xy$
 (B) $4x^2 - y^2 - 2xy$
 (C) $4x^2 - y^2$
 (D) $4x^2 + y^2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2131 Per mutazione si intende** A
 (A) qualsiasi cambiamento della sequenza del DNA
 (B) qualsiasi cambiamento a livello di RNA
 (C) qualsiasi cambiamento a livello della sequenza di amminoacidi
 (D) solo un cambiamento nella sequenza del DNA, che provoca l'alterazione di una proteina
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2132 Una colonna d'acqua alta 10 m esercita sul fondo una pressione il cui valore** C
 (A) è pari a 1000 mm? Hg
 (B) è superiore a 2 atm
 (C) supera di circa 1 atm la pressione esterna
 (D) è inferiore a 700 mmHg
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2133 Cosa si intende per "Corsi di laurea specialistica a ciclo unico"?** A
 (A) I corsi di laurea aventi durata maggiore a tre anni e che conferiscono un solo titolo di studio
 (B) I corsi di laurea che conferiscono un titolo entro il tempo minimo di tre anni
 (C) I corsi di laurea specialistica biennale
 (D) Nessuno di quelli indicati
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2134 Qual è la formula generale degli alcheni?** B
 (A) C_nH_{2n-2}
 (B) C_nH_{2n}
 (C) C_nH_{2n-2}
 (D) C_2nH_{2n}
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2135 Per idratazione (addizione di H₂O) degli alcheni si ottengono** A
 (A) gli alcoli
 (B) gli alcani
 (C) gli alchini
 (D) gli acidi carbossilici
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2136 Una soluzione acida** A
 (A) ha un pH inferiore a 7
 (B) ha un pH superiore a 7
 (C) ha un pH uguale a 7
 (D) ha un pOH inferiore a 7
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2137 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** A
 (A) sono tra loro uguali
 (B) è maggiore quella sul sughero
 (C) è maggiore quella sul ferro
 (D) è assente per il ferro perché va a fondo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2138 L'energia radiante del sole** B
 (A) entra in una catena alimentare come tale
 (B) entra in una catena alimentare trasformandosi in energia chimica
 (C) inibisce la fotosintesi
 (D) attiva la respirazione cellulare
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2139 La massa di una persona è 70 kg. Il suo peso è** C
 (A) 70 / 9,8 kg
 (B) 70 * 9,8 kg
 (C) 70 * 9,8 N
 (D) 70 / 9,8 N
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2140 $(1-\sqrt{3}) / (1+\sqrt{3})$ vale** A
 (A) $-2 + 2\sqrt{3}$
 (B) $3 + \sqrt{2}$
 (C) $\sqrt{2} - 3$
 (D) $2 + \sqrt{3}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2141 Il composto Na₂SO₄ corrisponde a** D
 (A) un acido
 (B) un etere
 (C) un complesso
 (D) un sale
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2142 Se in un piano una circonferenza rappresenta una linea di campo del vettore induzione magnetica, il campo magnetico può essere creato da** C
 (A) una piccola calamita posta nel centro della circonferenza
 (B) una spira circolare percorsa da corrente sovrapposta alla circonferenza
 (C) un filo rettilineo di lunghezza infinita, percorso da corrente continua di intensità costante, perpendicolare al piano e passante per il centro della circonferenza
 (D) un filo rettilineo di lunghezza infinita, percorso da corrente continua di intensità costante, posto lungo un diametro della circonferenza
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2143 I mitocondri NON sono presenti nelle cellule** D
 (A) delle piante
 (B) dei funghi
 (C) degli invertebrati
 (D) dei procarioti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2144 Una forza F forma un angolo di 30° con il piano orizzontale. Quanto vale la componente** B

orizzontale della forza?

- (A) 0
- (B) $F \cdot \cos 30^\circ$
- (C) $F \cdot \sin 30^\circ$
- (D) $F \cdot \tan 30^\circ$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2145 Quale delle seguenti sostanze NON è una proteina?

A

- (A) Colesterolo
- (B) Fibrinogeno
- (C) Lisozima
- (D) Mioglobina
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2146 Il saccarosio è

E

- (A) un monosaccaride
- (B) un nucleotide
- (C) un lipide complesso
- (D) un composto contenente galattosio
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2147 L'acqua è una molecola

C

- (A) dotata di poca forza coesiva
- (B) apolare
- (C) con una regione elettropositiva ed una elettronegativa
- (D) che partecipa alla formazione di legami covalenti
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2148 La somma di due numeri x e y è 20. La loro differenza è 8; x e y valgono

A

- (A) 14 e 6
- (B) non è possibile stabilirlo
- (C) $1/2$ e $15/2$
- (D) $1/2$ e $39/2$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2149 Per triplo legame si intende

D

- (A) un legame covalente tra tre molecole
- (B) un legame tra tre ioni monovalenti
- (C) un legame tra ioni trivalenti
- (D) un legame derivante dalla compartecipazione di tre coppie di elettroni
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2150 A quale pH si ha la maggior concentrazione in idrogenioni?

A

- (A) 5
- (B) 6,5
- (C) 7
- (D) 8
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2151 Il composto K_2S è

A

- (A) solfuro di potassio
- (B) solfato di potassio
- (C) solfito di potassio
- (D) Tutte le risposte precedenti
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2152 Il numero di massa di un atomo può essere definito come

D

- (A) il numero di atomi contenuti in una molecola
- (B) il numero di elettroni contenuti in un atomo
- (C) il numero di neutroni contenuti in un atomo
- (D) la somma del numero di protoni e di neutroni contenuti in un atomo
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2153 L'imbrunimento dei vini bianchi è dovuto a

A

- (A) ossidazione delle sostanze fenoliche.
- (B) ossidazione dei sali minerali.
- (C) innalzamento dell'acidità.
- (D) idrolisi di zuccheri.
- (E) eccessiva presenza di etanolo.

- 2154 Per angoli orientati che differiscono di un angolo piatto vale la seguente relazione** D
 (A) $\operatorname{tg}(A + 180) = -\operatorname{tg} A$
 (B) $\operatorname{sen}(A + 180) = \operatorname{sen} A$
 (C) $\cos(A + 180) = \cos A$
 (D) $\operatorname{tg}(A + 180) = \operatorname{tg} A$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2155 Qual è la natura del composto organico C_4H_6 ?** B
 (A) Alcano
 (B) Alchene
 (C) Alchene
 (D) Cicloalcano
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2156 Le diverse varianti dello stesso gene si chiamano** E
 (A) antigeni
 (B) genotipi
 (C) cromosomi
 (D) apolidi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2157 Gli acidi carbossilici, $R-COOH$, interagiscono con l'acqua dando luogo a** A
 (A) $R-COO^- + H_3O^+$
 (B) $R-COO^+ + H_3O^+$
 (C) $R-COO_2 + H_2O_2$
 (D) $R-CHO + H_2O_2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2158 La molecola di H_2O** E
 (A) presenta legami covalenti omopolari
 (B) è un elettrolita forte completamente dissociato
 (C) contiene legami ionici
 (D) non è dipolare
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2159 Il legame C-C presente nell'etano di che tipo sarà?** B
 (A) π
 (B) σ
 (C) σ e π
 (D) Tutte le risposte precedenti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2160 La membrana cellulare è costituita da** B
 (A) sali minerali e lipidi
 (B) proteine e lipidi
 (C) lipidi e vitamine
 (D) proteine e vitamine
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2161 La membrana plasmatica** C
 (A) è formata da un triplo strato lipidico
 (B) è formata da un solo strato lipidico
 (C) è formata da un doppio strato lipidico con proteine
 (D) non è formata da uno strato lipidico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2162 La cromatina è** A
 (A) un aggregato di DNA e proteine istoniche
 (B) una proteina dei globuli bianchi
 (C) l'agente patogeno di una micosi sistemica
 (D) la formazione principale nel processo di sintesi proteica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2163 Il processo che serve per liberare energia dagli zuccheri, utilizzando O_2 e producendo CO_2 e H_2O è detto** E
 (A) fotosintesi clorofilliana
 (B) respirazione anaerobica
 (C) fotosintesi

- (D) ispirazione
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2164 I neurormoni sono** D
- (A) sostanze coinvolte nella neurotrasmissione
 - (B) ormoni che controllano lo sviluppo del sistema nervoso
 - (C) ormoni che regolano la funzionalità dei neuroni
 - (D) sostanze ormonali secrete da neuroni
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2165 Il nucleo atomico è costituito da** D
- (A) elettroni e neutroni
 - (B) elettroni e protoni
 - (C) elettroni, protoni e neutroni
 - (D) protoni e neutroni
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2166 Un atomo in condizioni neutre contiene 8 elettroni, 8 protoni e 9 neutroni. Il peso atomico risulta quindi** D
- (A) 8
 - (B) 9
 - (C) 16
 - (D) 17
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2167 Una cellula eucariotica animale è costituita da** B
- (A) parete cellulare, nucleo
 - (B) membrana cellulare, citoplasma, nucleo
 - (C) parete cellulare,, citoplasma, nucleo
 - (D) membrana cellulare, citoplasma, corpi nucleari
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2168 Nel S.I, l'unità di misura della costante elastica della molla è** E
- (A) Nm
 - (B) N/s
 - (C) N/m²
 - (D) Ns
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2169 Il numero di ossidazione è rappresentato da** B
- (A) un numero intero positivo
 - (B) un numero relativo
 - (C) un numero decimale
 - (D) un rapporto tra l'elemento che ossida e quello che si riduce
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2170 In una reazione di ossido-riduzione, l'ossidante** D
- (A) assume sempre ossigeno
 - (B) cede sempre ossigeno
 - (C) cede sempre elettroni
 - (D) assume sempre elettroni
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2171 Per coppia di forze si intende** A
- (A) l'insieme di due forze parallele di verso opposto di uguale intensità
 - (B) l'insieme di due forze aventi lo stesso verso e la stessa direzione
 - (C) l'insieme di due forze aventi lo stesso verso e la stessa intensità
 - (D) l'insieme di due forze parallele e concordi di intensità l'una doppia dell'altra
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2172 In una reazione di ossido-riduzione il riducente** A
- (A) cede elettroni all'ossidante
 - (B) non cambia numero di ossidazione
 - (C) diminuisce il suo numero di ossidazione
 - (D) acquista elettroni dall'ossidante
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2173 Un atomo neutro contiene 13 protoni, 13 elettroni e 14 neutroni; il peso atomico è circa** D

- (A) 26
(B) 40
(C) 13
(D) 27
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2174 Indicare in quale delle seguenti sostanze il legame è dovuto principalmente a forze elettrostatiche** B
(A) sodio
(B) cloruro di sodio
(C) acido cloridrico
(D) diamante
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2175 La selezione darwiniana** B
(A) è sinonimo di selezione artificiale
(B) è sinonimo di selezione naturale
(C) è sinonimo di selezione dermica
(D) non esiste
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2176 Qual è la natura del composto organico $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$?** B
(A) Etere
(B) Anidride
(C) Estere
(D) Chetone
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2177 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** B
(A) incalcolabile
(B) 1
(C) $1/2$
(D) 0
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2178 Il campo elettrostatico prodotto da una carica puntiforme positiva nello spazio vuoto** E
(A) ha le linee di forza di forma circolare col centro nella carica
(B) è uniforme
(C) ha un'intensità direttamente proporzionale al quadrato della distanza dalla carica
(D) ha un'intensità inversamente proporzionale alla distanza dalla carica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2179 I geni sono** A
(A) particelle submicroscopiche responsabili della trasmissione dei caratteri ereditari
(B) costituiti da segmenti di RNA
(C) presenti nei mitocondri
(D) situati nel citoplasma
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2180 I legami fra gli atomi di carbonio negli alcani di che tipo sono?** D
(A) Tutti n
(B) Tutti doppi
(C) Tutti tripli
(D) Tutti semplici
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2181 Data la reazione $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{OH}^-$** A
(A) l'equilibrio è spostato verso sinistra
(B) l'equilibrio è spostato verso destra
(C) l'acqua è completamente dissociata
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2182 Che cos'è il differenziamento?** C
(A) una fase della mitosi
(B) una fase della meiosi
(C) un processo di diversificazione morfologica

- (D) una fase di riposo cellulare
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2183 La sequenza di basi che determina il patrimonio genetico appartiene** E
(A) all'RNA
(B) ribosomi
(C) all'RNA transfer
(D) al nucleolo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2184 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; questo poggia sul piatto di una bilancia, il cui indice segna** D
(A) 105 kg
(B) 109 kg
(C) 110 kg
(D) 111 kg
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2185 Una soluzione che contiene 0,05 moli di HCl in 100 mL di soluzione è** B
(A) 0,05 M
(B) 0,5 M
(C) 0,5 m
(D) 0,05 m
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2186 Se si pone un oggetto tra il fuoco e una lente sottile convergente, allora l'immagine che si formerà sarà** A
(A) virtuale
(B) reale
(C) non si formerà alcuna immagine
(D) l'immagine sarà sempre sfocata
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2187 Quale carica ha un sistema formato da 7 protoni, 7 neutroni e 6 elettroni?** D
(A) - 6
(B) - 1
(C) 0
(D) + 1
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2188 Se un quadrato ha la diagonale lunga $1/\sqrt{2}$ metri, il lato è lungo** A
(A) 0,5
(B) $1/3$
(C) $1/1,42$
(D) $1/1,71$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2189 Se la stessa quantità di calore viene somministrata a due corpi di uguale capacità termica, possiamo affermare che** B
(A) subiscono lo stesso abbassamento di temperatura
(B) subiscono lo stesso aumento di temperatura
(C) subiscono lo stessa dilatazione di volume
(D) il corpo di massa maggiore subisce un aumento di temperatura maggiore dell'altro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2190 L'acido benzoico ha formula** D
(A) CH_3COOH
(B) HCOOH
(C) $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{COOH}$
(D) $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2191 Il legame ionico è** B
(A) un legame covalente eteropolare
(B) un legame di natura elettrostatica
(C) un debole legame di interazione elettrostatica tra molecole di solvente e soluto
(D) un legame tra due atomi uguali

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2192 Nella semireazione $\text{Mn}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Mn}$, il manganese** B
 (A) si ossida
 (B) si riduce
 (C) non si ossida, ne si riduce
 (D) Tutte le risposte precedenti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2193 Gli alcoli si sciolgono in acqua?** D
 (A) Sì, sempre
 (B) No, mai
 (C) Dipende se nell'acqua sono sciolti pure dei sali
 (D) Dipende dalla lunghezza del gruppo alchilico dell'alcool stesso
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2194 I vasi** C
 (A) sono formati sempre dal solo endotelio
 (B) contengono sempre fibre elastiche e muscolari
 (C) trasportano sangue e/o linfa
 (D) non si arborizzano mai
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2195 Per glicolisi si intende** C
 (A) la scissione del glicogeno
 (B) la digestione delle proteine
 (C) la scissione del glucosio
 (D) un processo esclusivamente anaerobico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2196 Il composto Cl_2O_7 è** C
 (A) anidride ipoclorosa
 (B) anidride clorica
 (C) anidride perclorica
 (D) Nessuna delle risposte precedenti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2197 Un corpo sottoposto ad una forza F si muove con un'accelerazione** B
 (A) perpendicolare ad F
 (B) parallela ad F
 (C) proporzionale alla massa
 (D) indipendente da F
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2198 Un cubo di lato 0,3 metri e del peso di 30 kg ha densità** D
 (A) 1,1 kg/metro cubo
 (B) 11 kg/metro cubo
 (C) 110 kg/metro cubo
 (D) 1,1 kg/litro
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2199 La formula del nitrato di ammonio è** B
 (A) NH_3NO_3
 (B) NH_4NO_3
 (C) NH_2NO_3
 (D) $(\text{NH}_4)_2\text{NO}_3$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2200 I mammiferi** A
 (A) presentano ghiandole mammarie e una dentatura che li distingue tra loro
 (B) presentano ghiandole mammarie e quattro fosse temporali
 (C) sono eterotermi
 (D) comprendono, fra l'altro, specie ricoperte da squame
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2201 $103 \cdot 10^{-2} =$** A
 (A) 10
 (B) $9 \cdot 10^2$

- (C) 9×10
(D) $10 - 3/2$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2202 Le purine sono** D
(A) nueleosidi
(B) nucleotidi
(C) acidi nucleici
(D) basi azotate (Adenina-Guanina)
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2203 Gli orbitali ibridi sp^3 formano angoli di** D
(A) 90°
(B) 120°
(C) 180°
(D) $109,5^\circ$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2204 Gli antigeni sono** C
(A) prodotti fisiologici del nostro corpo
(B) geni regolatori
(C) prodotti riconosciuti estranei dal nostro organismo
(D) prodotti della risposta immunitaria
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2205 Le leggi di Mendel regolano** A
(A) la trasmissione dei caratteri ereditari
(B) la velocità di riproduzione sessuale
(C) la velocità di divisione cellulare
(D) gli incroci solo tra i piselli
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2206 Qual è il costituente chimico principale delle cellule?** E
(A) lipidi
(B) proteine
(C) carboidrati
(D) vitamine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2207 Come si scrive l'energia cinetica di un corpo di massa m che si muove con velocità v ?** B
(A) mv
(B) $mv^2/2$
(C) $2m/v^2$
(D) m^2v
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2208 Qual è tra i seguenti composti quello aromatico?** D
(A) Formaldeide
(B) Acido formico
(C) Acido acetico
(D) Acido benzoico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2209 Nell'uomo può avvenire anche la** B
(A) fotolisi
(B) fermentazione lattica
(C) ciclo di Calvin.
(D) reazione al buio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2210 Il tessuto fatto di cellule specializzate per la contrazione, che determina i movimenti del corpo è il** C
(A) connettivo
(B) epiteliale
(C) muscolare
(D) nervoso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2211 Due automobili di ugual massa viaggiano a velocità rispettivamente uguali a 140 e 110** A

km/h. In quale rapporto stanno le loro energie cinetiche?

- (A) $(140/110)^2$
- (B) $(140/110)^{1/2}$
- (C) $(140/110)$
- (D) $(140/110)/140$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2212 Un grammo equivalente di Ca(OH)_2 è uguale a

B

- (A) una mole
- (B) mezza mole
- (C) due moli
- (D) un quarto di mole
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2213 Il legame idrogeno è

B

- (A) un legame eccezionalmente forte
- (B) presente nell'acqua
- (C) un legame covalente
- (D) presente nel ciclobutano
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2214 Il ribosio è

D

- (A) un acido nucleico
- (B) un nucleotide a 5 atomi di carbonio
- (C) un nucleoside
- (D) un monosaccaride a 5 atomi di carbonio e una funzione aldeidica
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2215 Qual è il valore arrotondato della terza cifra decimale del numero 0,7836?

C

- (A) 0.781
- (B) 0.782
- (C) 0.784
- (D) 0.790
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2216 Una soluzione ha la concentrazione di $\text{OH}^- = 10^{-1} \text{ M}$. Il pH è

B

- (A) 1
- (B) 13
- (C) -1
- (D) 8
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2217 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

D

- (A) un'ellisse
- (B) una parabola
- (C) un'iperbole
- (D) un elicoide
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2218 Gli individui che presentano lo stesso tipo e lo stesso numero di cromosomi, e che incrociandosi danno luogo a prole fertile, appartengono

E

- (A) alla stessa popolazione
- (B) alla stessa famiglia
- (C) allo stesso gruppo
- (D) allo stesso phylum
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2219 Durante l'elettrolisi della soluzione di un sale ferrico, il passaggio di un Faraday depositerà, al catodo

D

- (A) 1 grammo atomo di Fe
- (B) 1/2 grammo atomo di Fe
- (C) 2 grammi atomo di Fe
- (D) 1/3 di grammo atomo di Fe
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2220 Cosa sono i dioli?

A

- (A) Sono composti aventi due gruppi OH

- (B) Sono composti aventi due gruppi COOH
- (C) Sono composti aventi due gruppi NH₂
- (D) Sono composti aventi due gruppi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2221 Quali delle seguenti formule corrisponde a un acido debole?** C
- (A) HCl
 - (B) NaOH
 - (C) HCN
 - (D) HNO₃
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2222 Un catalizzatore** D
- (A) aumenta la concentrazione del substrato
 - (B) fa avvenire una reazione altrimenti impossibile
 - (C) accelera la velocità di reazioni già possibili e viene consumato in esse
 - (D) accelera la velocità di reazioni termodinamicamente possibili senza essere consumato
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2223 Gli atomi di carbonio negli alcani, hanno sempre ibridazione** A
- (A) sp³
 - (B) sp
 - (C) sp²
 - (D) sp² d
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2224 Lo scambio di segmenti, e quindi dei geni corrispondenti, tra due cromosomi omologhi, che si appaiano nelle sinapsi durante la meiosi, si definisce** B
- (A) linkage
 - (B) crossing-over
 - (C) feedback
 - (D) tras migrazione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2225 I gameti** A
- (A) sono cellule della linea germinale con corredo cromosomico aploide
 - (B) sono cellule della linea germinale con corredo cromosomico diploide
 - (C) sono due organismi della stessa specie ma con diverso corredo genetico
 - (D) sono forme alternative dello stesso gene
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2226 I ribosomi** C
- (A) contengono DNA ed enzimi per la sintesi proteica
 - (B) contengono solo RNA
 - (C) contengono RNA ed enzimi per la sintesi proteica
 - (D) contengono solo DNA
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2227 All'interno del nucleo, all'atto di emissione di un elettrone negativo, un neutrone** A
- (A) si trasforma in un protone
 - (B) rimane inalterato
 - (C) si trasforma in radiazione elettromagnetica
 - (D) si annichila
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2228 Durante il ciclo cellulare la duplicazione del DNA avviene in** D
- (A) metafase
 - (B) meiosi
 - (C) telofase
 - (D) fase S dell'intercinesi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2229 Quando un individuo si sviluppa da una cellula uovo non fecondata si ha** D
- (A) un parto prematuro
 - (B) la gemmazione
 - (C) la meiosi
 - (D) la partenogenesi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2230 Quale dei seguenti liquidi è acido?** B
(A) Varecchina
(B) Succo di limone
(C) Lisoformio
(D) Benzina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2231 Il fruttosio è** A
(A) un monosaccaride
(B) un disaccaride
(C) un polisaccaride
(D) un aldoesoso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2232 La scienza che studia il comportamento degli esseri viventi è detta** C
(A) ecologia
(B) entomologia
(C) etologia
(D) emofilia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2233 La curva che nel piano x,y ha equazione $y = 5x + 7$ è** D
(A) un'ellisse
(B) un'iperbole
(C) una circonferenza
(D) una retta
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2234 I lisosomi contengono** B
(A) lipidi di riserva
(B) enzimi idrolitici
(C) DNA
(D) polilisina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2235 Tra l'ambiente esterno ed interno gli esseri viventi scambiano** A
(A) materia ed energia
(B) solo materia
(C) solo energia
(D) né materia né energia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2236 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** B
(A) 10
(B) 9
(C) 6
(D) 3
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2237 La disposizione degli atomi di carbonio del benzene nello spazio è** C
(A) casuale
(B) a barca (o tino)
(C) planare
(D) a sedia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2238 Il Kgpeso equivale a** E
(A) 100N
(B) 1/9,8 N
(C) 100 q
(D) 10 Kg
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2239 Organismi procarioti per lo più unicellulari, non possedenti nucleo ben differenziato, ma un'unica molecola di DNA, si chiamano** E
(A) batteriofagi
(B) virus

- (C) sporozoi
- (D) bastoncelli
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2240 Se $x + 1/x = 2$ quanto vale $x^3 + 1/x^3$?** A
- (A) 2
 - (B) 5
 - (C) 4
 - (D) 3
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2241 Nel moto di un liquido in un condotto, che cosa è la portata?** A
- (A) Il rapporto fra la quantità di liquido che passa attraverso una sezione del condotto e l'intervallo di tempo in cui tale passaggio avviene
 - (B) La quantità di liquido unitaria che passa attraverso una sezione del condotto in 1 secondo
 - (C) La quantità di liquido che passa in una sezione unitaria del condotto
 - (D) La quantità di liquido che passa in una qualunque sezione del condotto
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2242 Due coni retti, a base circolare e di uguale altezza h hanno raggi di base r e s , con $r = 0,5*s$. In quale rapporto stanno i volumi rispettivi V (del cono con raggio di base r) e W (del cono con raggio di base s)?** A
- (A) $V/W = 1/4$
 - (B) $V/W = 1/3$
 - (C) $V/W = 1/2$
 - (D) $V/W = 1/3*1/2$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2243 I metalli alcalini appartengono al** A
- (A) I gruppo
 - (B) II gruppo
 - (C) VII gruppo
 - (D) VIII gruppo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2244 Le pirimidine sono** D
- (A) nucleosidi
 - (B) nucleotidi
 - (C) acidi nucleici
 - (D) basi azotate (Citosina - Timina - Uracile)
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2245 La specie riducente** C
- (A) è la specie che si riduce e acquista elettroni
 - (B) è la specie che si ossida e acquista elettroni
 - (C) è la specie che si ossida e cede elettroni
 - (D) è la specie che fa ridurre e che acquista elettroni
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2246 Quanto vale l'espressione $(-5 + 12) + (6 - 7) - (3 - 4)$?** C
- (A) 4
 - (B) 5
 - (C) 7
 - (D) -7
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2247 Quali sono le coordinate dei punti di intersezione della curva di equazione $y^2 = x + 24$ con la retta di equazione $x = 1$?** A
- (A) (1,5) (1,- 5)
 - (B) (1,5/2) (1,-5/2)
 - (C) (1,5/4) (1,-5/4)
 - (D) (1,25) (1,-25)
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2248 Due isotopi di un elemento sono caratterizzati** C
- (A) dallo stesso numero di neutroni
 - (B) da stati ionizzati di uno stesso elemento
 - (C) dallo stesso numero di protoni

- (D) dallo stesso peso atomico
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2249 Animali la cui temperatura corporea è variabile in rapporto alla temperatura ambientale, sono detti **E**

- (A) omeotermi
- (B) eterozigote
- (C) eterotrofi
- (D) autotrofi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2250 Un amminoacido è una **A**

- (A) sostanza contenente i gruppi carbossilico ed amminico
- (B) sostanza contenente i gruppi funzionali alcolico ed amminico
- (C) sostanza che per idrolisi produce proteine
- (D) sostanza ottenuta per idrolisi dei trigliceridi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2701 La formula C_2H_4 rappresenta** B
 (A) propano
 (B) etilene
 (C) benzene
 (D) acetilene
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2702 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** A
 (A) VIt
 (B) VI
 (C) V/I
 (D) It
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2703 Quanto vale il discriminante dell'equazione $x^2 + ax + b = 0$ quando le soluzioni sono 5 e 1?** A
 (A) 16
 (B) 4
 (C) 8
 (D) 12
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2704 Ricordando che $\log_{10} 2 = 0,3$ allora** B
 (A) $\log_{10} 50 = 2,7$
 (B) $\log_{10} 200 = 2,3$
 (C) $\log_{10} 0,02 = -2,3$
 (D) $\log_{10} 0,5 = -1,7$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2705 Per idrogenazione del propene si ottiene** B
 (A) propino
 (B) propano
 (C) propanolo
 (D) propanale
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2706 Che cosa è il saccarosio?** C
 (A) un monosaccaride
 (B) un aldoesoso
 (C) un disaccaride
 (D) un trioso
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2707 Se si asporta il 10% della massa d'acqua contenuta in un recipiente isolato, la temperatura dell'acqua che rimane in un recipiente** A
 (A) non subisce variazioni
 (B) diminuisce del 10%
 (C) aumenta del 10%
 (D) diminuisce di una frazione che dipende dalla temperatura e dalla massa iniziali
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2708 In assenza di attrito ad un corpo viene applicata una forza F per un tempo t . Quando cessa l'applicazione della forza il corpo** D
 (A) si ferma
 (B) continua a muoversi di moto uniformemente accelerato
 (C) continua a muoversi di moto uniformemente ritardato
 (D) continua a muoversi di moto rettilineo uniforme
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2709 Nelle cellule vegetali l'RNA viene sintetizzato** A
 (A) per la maggior parte nel nucleo
 (B) solo nei mitocondri
 (C) solo nei cloroplasti
 (D) per la maggior parte nei cloroplasti e una piccola parte nel nucleo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2710 Le piante sono organismi** C
 (A) consumatori

- (B) decompositori
(C) produttori
(D) stimolanti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2711 L'equazione $\sin^2 x - 4 \sin x + 4 = 0$** D
(A) ha come soluzione $x = \pi/6$
(B) ha come soluzione $x = \pi/4$
(C) ha come soluzione $x = 2\pi/3$
(D) non ha soluzioni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2712 Nella fotosintesi** B
(A) l'energia chimica è trasformata in energia elettromagnetica
(B) l'energia elettromagnetica è trasformata in energia chimica
(C) i mitocondri hanno una parte attiva
(D) il ciclo principale è quello di Krebs
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2713 Gli anticorpi sono** A
(A) proteine sintetizzate da speciali cellule del nostro organismo capaci di difenderci da molte sostanze e cellule estranee
(B) sostanze responsabili dello scatenarsi delle malattie infettive ,
(C) sostanze di origine alimentare
(D) sostanze simili agli antibiotici prodotte dai batteri
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2714 Cosa si intende per idrocarburi insaturi?** B
(A) Idrocarburi in cui sono presenti solo legami semplici
(B) Idrocarburi in cui sono presenti legami doppi e/o tripli
(C) Idrocarburi in cui vi è una mancanza di elettroni
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2715 L'ordine di riempimento degli orbitali atomici per gli elementi del terzo periodo è** D
(A) 4s, 3d, 4p
(B) 3s, 2p, 3p
(C) 3p, 3s, 3d
(D) 3s, 3p
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2716 Tra le seguenti equazioni tra unità di misura indicare quella corretta** A
(A) 1 joule = 1 volt x 1 coulomb
(B) 1 joule = 1 volt x 1 ampere
(C) 1 watt = 1 joule x 1 secondo
(D) 1 farad = 1 coulomb x 1 volt
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2717 Quale delle seguenti affermazioni è VERA?** B
(A) L'energia cinetica di un corpo si può misurare in watt
(B) L'energia cinetica di un corpo si può misurare in watt secondi
(C) L'energia cinetica di un corpo si può misurare in calorie secondi
(D) L'energia cinetica di un corpo si può misurare in watt/s²
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2718 Nel citoplasma della cellula vegetale si trovano delle cavità chiamate** D
(A) nucleosomi
(B) vacuoli digestivi
(C) carioplasmici
(D) vacuoli
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2719 Piccole molecole di DNA di forma circolare presenti nei batteri che vengono replicate e trasmesse alla discendenza indipendentemente dal resto del DNA, si chiamano** E
(A) polisaccaridi
(B) plastidi
(C) sporozoi

- (D) plasmodi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2720 Su basi cinetiche la pressione di un gas è determinata da uno dei seguenti elementi; scegli l'UNICO assolutamente CORRETTO** E
- (A) la massa delle particelle
 - (B) il numero di urti delle particelle del gas tra loro
 - (C) la somma del numero degli urti delle particelle dei gas tra loro e sulle pareti del recipiente
 - (D) il numero degli urti e delle particelle del gas sulle pareti del recipiente che avvengono con una energia superiore all'energia cinetica media
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2721 Il numero delle particelle nucleari è indicato da** C
- (A) numero atomico
 - (B) numero civico
 - (C) numero di massa
 - (D) non è indicato
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2722 I crostacei sono** B
- (A) ovovivipari
 - (B) ovipari
 - (C) provvisti di vescica natatoria
 - (D) pesci
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2723 Le forze che uniscono gli atomi di idrogeno a quelli di cloro in HCl gassoso sono rappresentate da** C
- (A) forze di Van der Waals
 - (B) legami ad idrogeno
 - (C) legami covalenti
 - (D) legami ionici
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2724 Quanto vale un micron?** A
- (A) Un milionesimo di metro
 - (B) Un decimo di millimetro
 - (C) Un millesimo di centimetro
 - (D) Un miliardesimo di metro
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2725 Nel sistema periodico degli elementi gli atomi Li, Na, K appartengono al primo gruppo (1a) e quindi tutti** A
- (A) hanno un elettrone nell'orbitale s più esterno
 - (B) hanno un elettrone nell'orbitale p più esterno
 - (C) possono dare uno ione con una carica negativa
 - (D) possono dare un legame covalente
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2726 La legge di gravitazione universale vale** A
- (A) solo per masse puntiformi
 - (B) solo per il sistema Terra-Sole
 - (C) solo nel vuoto
 - (D) solo per il sistema Terra-Luna
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2727 Il peso di un corpo sulla Luna è minore del peso dello stesso corpo sulla Terra perché** D
- (A) la Luna è priva di atmosfera
 - (B) il raggio della Luna è minore della massa della Terra
 - (C) la massa della Luna è minore della massa della Terra
 - (D) il rapporto tra la massa e il quadrato del raggio è minore per la Luna che per la Terra
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2728 Una piuma e un sasso vengono lasciati cadere da una stessa altezza. Il sasso giunge al suolo prima della piuma. Ciò perché** B
- (A) i corpi più pesanti cadono con un'accelerazione maggiore

- (B) la resistenza dell'aria ha un'influenza maggiore sulla piuma che sul sasso
- (C) il sasso ha un peso specifico maggiore
- (D) il sasso ha una maggiore densità
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2729 I cromosomi sessuali sono** A
- (A) in tutte le cellule
 - (B) solo nelle cellule epiteliali
 - (C) solo nello spermatozoo
 - (D) solo nelle cellule vegetali
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2730 Risolvere $\sqrt{2x+1} = 3$** A
- (A) $2^{1/2}$
 - (B) 5
 - (C) 1/2
 - (D) i
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2731 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** E
- (A) un ecosistema
 - (B) un gruppo
 - (C) la biosfera
 - (D) una specie
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2732 La curva $x^2 + y^2 - 9 = 0$** A
- (A) una circonferenza
 - (B) una retta
 - (C) una parabola
 - (D) una Gaussiana
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2733 Nell'acqua pura la concentrazione molare degli ioni idrogeno è** B
- (A) 10^{-14}
 - (B) 10^{-7}
 - (C) 10^{-7}
 - (D) 10^{-2}
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2734 Un legame covalente polare si può formare fra** A
- (A) due elementi di diversa elettronegatività
 - (B) due ioni di segno opposto
 - (C) una coppia eschimese
 - (D) due atomi uguali
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2735 Tra le unità pratiche di misura, il kWh rappresenta** A
- (A) una misura di energia
 - (B) una misura di potenza
 - (C) una misura di perdita di potenza nei motori
 - (D) è un'unità ormai fuori uso
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2736 L'elettronvolt eV misura** D
- (A) una potenza
 - (B) la carica dell'elettrone
 - (C) un'intensità di corrente
 - (D) un'energia
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2737 Il principale vantaggio di un organismo pluricellulare rispetto ad uno unicellulare sta nel fatto che** D
- (A) è più grande
 - (B) riesce ad adattarsi ad ambienti appropriati
 - (C) riesce a resistere alle malattie
 - (D) possiede cellule differenziate
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2738 Cos'è l'anilina?** D
 (A) Un composto eterociclico
 (B) E' una ammina terziaria
 (C) E' un ammino acido
 (D) E' $C_6H_5NH_2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2739 Che cos'è il gradiente di pressione in un condotto?** B
 (A) La variazione di pressione agli estremi del condotto
 (B) Il rapporto tra la differenza di pressione agli estremi del condotto e la sua lunghezza
 (C) Il rapporto tra la differenza di pressione agli estremi del condotto e la sua sezione
 (D) La domanda non ha senso in quanto non si può parlare di gradiente di pressione in un condotto
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2740 I comuni lipidi sono costituiti da mescolanze di** C
 (A) glicidi
 (B) glicerine
 (C) gliceridi
 (D) acidi grassi superiori
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2741 L'equazione di una retta nel piano cartesiano è $y = a + bx$. Il coefficiente b definisce** A
 (A) una misura della pendenza della retta
 (B) l'intersezione con l'asse y
 (C) il valore di y per $x = 0$
 (D) il valore di y per $x = 1$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2742 Ad una certa temperatura e ad una pressione di 0,2 atmosfere, volumi uguali di due gas diversi** A
 (A) contengono sempre lo stesso numero di molecole
 (B) hanno lo stesso peso molecolare
 (C) hanno la stessa massa
 (D) hanno la stessa densità
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2743 La percentuale dell'ossigeno nell'aria è** D
 (A) 90%
 (B) 50%
 (C) 72%
 (D) 21%
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2744 Un acido reagisce con una base per formare acqua e un sale. Questo processo è chiamato** A
 (A) neutralizzazione
 (B) esterificazione
 (C) idrolisi
 (D) combustione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2745 Il processo di assorbimento di energia luminosa e di accumulo di energia chimica sotto forma di glucosio, è detto** D
 (A) respirazione aerobica
 (B) respirazione anaerobica
 (C) glicolisi
 (D) fotosintesi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2746 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 agisce sul cubetto di ferro?** B
 (A) è maggiore
 (B) è minore
 (C) è eguale

- (D) dipende dalla profondità a cui sono immersi i cubetti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2747 Che cosa caratterizza nel sistema periodico tutti gli elementi di uno stesso gruppo?** D
(A) Hanno identiche proprietà chimiche
(B) Hanno lo stesso peso atomico
(C) Hanno lo stesso numero atomico
(D) Hanno lo stesso numero di elettroni di valenza
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2748 Gli organi o le strutture che in organismi di diversa specie appaiono tra loro affini, vengono detti** D
(A) analoghi
(B) simili
(C) omeopatici
(D) omologhi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2749 L'ossido di litio corrisponde alla formula** B
(A) LiO
(B) Li_2O
(C) LiO_2
(D) Li_2O_2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2750 Il primo principio della termodinamica** B
(A) è un principio di inerzia
(B) è un principio di conservazione dell'energia
(C) è valido soltanto per i gas perfetti
(D) riguarda solamente le trasformazioni reversibili
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2751 Per mutazione intendiamo** B
(A) cambiamento di attività di una cellula dopo somministrazione antibiotica
(B) alterazione della sequenza delle basi azotate del DNA
(C) il cambiamento delle strutture della cellula dovuto all'azione meccanica esercitata da cellule vicine
(D) il cambiamento della forma della cellula dovuto a fenomeni fisici, quali la tensione superficiale, la forza di gravità, etc...
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2752 II nucleo è la sede** D
(A) di sistemi di conversione di energia della cellula
(B) dei ribosomi
(C) dei mitocondri e del reticolo endoplasmatico
(D) del DNA
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2753 Quale delle seguenti grandezze si può misurare in kg/m^3 ?** A
(A) La densità
(B) Il peso specifico
(C) L'energia cinetica
(D) L'accelerazione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2754 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** D
(A) 16 atm
(B) 4 atm
(C) 1 atm
(D) 0,25 atm
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2755 Dati un pentagono regolare, un quadrato e un triangolo equilatero, tutti di lato A, quale relazione risulta VERA?** A
(A) Area pentagono > area quadrato > area triangolo
(B) Area pentagono < area triangolo < area quadrato

- (C) Area triangolo < area pentagono < area quadrato
 (D) Area triangolo > area quadrato > area pentagono
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2756 I cromosomi sessuali sono presenti** E
 (A) solo nello spermatozoo
 (B) solo nei gameti
 (C) solo nelle cellule germinali
 (D) solo nello zigote
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2757 Organismi la cui temperatura corporea, entro escursioni termiche limitate, rimane praticamente costante, sono detti** C
 (A) eterotermi
 (B) pecilotermi
 (C) omeotermi
 (D) autotrofi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2758 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** A
 (A) è nulla se Q_3 è in posizione intermedia tra Q_1 e Q_2
 (B) è nulla se Q_1 è in posizione intermedia tra Q_2 e Q_3
 (C) è nulla se Q_2 è in posizione intermedia tra Q_1 e Q_3
 (D) non può mai essere nulla
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2759 L'unità funzionale del patrimonio genetico di ogni individuo, in grado di esprimere un carattere ereditario, è detta** E
 (A) cromosomi
 (B) gonadi
 (C) genotipo
 (D) cromatidi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2760 Il volt è definito come** C
 (A) il rapporto tra l'Ampere e il Coulomb
 (B) il prodotto tra il Watt e l'Ohm
 (C) il rapporto tra il Joule e il Coulomb
 (D) il prodotto tra il Joule e l'Ampere
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2761 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** B
 (A) 40 m
 (B) 60 m
 (C) 80 m
 (D) 100 m
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2762 Una soluzione ha $[OH^-] = 10^{-2}$. Il pH è** B
 (A) 2
 (B) 12
 (C) 8
 (D) -2
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2763 Mentre un proiettile, dopo essere stato sparato verso l'alto, percorre la sua traiettoria, esplode. Il suo centro di massa** D
 (A) assume accelerazione nulla
 (B) si sposta verso il frammento di massa maggiore
 (C) si sposta verso il frammento di massa minore
 (D) continua la sua traiettoria parabolica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2764 La ricombinazione è** B
 (A) l'incrocio tra omozigoti recessivi
 (B) la comparsa nella progenie di una combinazione genetica differente da quella dei

- genitori
- (C) l'incrocio tra cugini
- (D) la comparsa di omozigoti dominanti
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2765 Nella molecola H_2 i due atomi sono uniti da un legame** B
- (A) ionico
 - (B) covalente
 - (C) a ponte di idrogeno
 - (D) dativo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2766 La fotosintesi ha luogo** D
- (A) nei mitocondri
 - (B) nei lisosomi
 - (C) in tutto il citoplasma della cellula vegetale
 - (D) nei cloroplasti
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2767 L'acido H_2CO_3 (acido carbonico) è** B
- (A) un acido monoprotico
 - (B) un acido diprotico
 - (C) un acido triprotico
 - (D) un acido pentaprotico
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2768 La forza tra due cariche elettriche è massima quando il mezzo interposto tra di esse è** C
- (A) un gas inerte
 - (B) un solido conduttore
 - (C) il vuoto
 - (D) un liquido
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2769 Quale delle seguenti affermazioni relative alla composizione dell'aria atmosferica è FALSA?** E
- (A) Contiene anidride carbonica
 - (B) Contiene meno ossigeno che azoto
 - (C) Contiene più ossigeno che anidride carbonica
 - (D) Può contenere vapore acqueo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2770 L'amnios è** B
- (A) un esame di laboratorio
 - (B) la membrana più interna in cui è racchiuso l'embrione di alcuni vertebrati
 - (C) un muscolo
 - (D) una parte dell'encefalo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2771 Qual è il valore del seno di un angolo di 270° ?** B
- (A) 0
 - (B) -1
 - (C) 2
 - (D) 1
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2772 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** B
- (A) VI
 - (B) VIt
 - (C) V/I
 - (D) I/t
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2773 La citodieresi è presente** E
- (A) solo in meiosi
 - (B) solo in mitosi
 - (C) durante il processo di ossificazione
 - (D) in interfase

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2774 Quale delle seguenti è un'unità di misura del campo elettrico?** B
(A) Coulomb/newton
(B) Newton/coulomb
(C) Volt * m
(D) M/volt
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2775 Il micro è un prefisso che indica un sottomultiplo dell'unità pari a** B
(A) un centesimo
(B) un milionesimo
(C) un decimo
(D) un miliardesimo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2776 Un magnete che si smagnetizza quando viene annullato il campo magnetico si dice** D
(A) permanente
(B) riluttante
(C) risonante
(D) temporaneo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2777 I procarioti sono** B
(A) organismi fatti da cellule con un nucleo ben distinto e delimitato da una membrana
(B) organismi unicellulari la cui unica cellula non è divisa in tanti compartimenti separati da membrane
(C) uguali agli eucarioti
(D) virus
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2778 La fase del ciclo cellulare in cui la cellula si divide si chiama** C
(A) G₁
(B) S
(C) M
(D) G₀
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2779 La densità di un liquido è** B
(A) la resistenza del liquido allo scorrimento
(B) il rapporto fra la massa del liquido e il suo volume
(C) il rapporto tra il volume del liquido e la sua massa
(D) uguale in tutti i sistemi di unità di misura
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2780 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 affermazione è** A
(A) vera
(B) falsa
(C) vera la prima parte, falsa la seconda
(D) falsa la prima parte, vera la seconda
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2781 Se in una soluzione acquosa il pH = 7,3 la [H⁺] è** D
(A) 7,3
(B) 10⁻¹⁴
(C) 10⁷
(D) 10^{-7,3}
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2782 L'espressione $\sqrt[3]{64+3\sqrt{27}}$ vale** C
(A) $\sqrt[3]{64+3\sqrt{27}}$
(B) $\sqrt[3]{64-3\sqrt{27}}$
(C) 4/3
(D) 4-3
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2783 E' uno stadio della mitosi** E
(A) l'interfase
(B) l'anafase II
(C) la menopausa
(D) la fase luteinica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2784 Una soluzione ha $[H^+] = 10^{-2}$. Il pH è** A
(A) 2
(B) 12
(C) 14
(D) 4
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2785 Quale dei cinque sensi è molto sviluppato negli uccelli?** D
(A) L'olfatto
(B) II gusto
(C) II tatto
(D) La vista
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2786 In Italia gli occupati in agricoltura rappresentano circa** A
(A) il 5%
(B) il 10%
(C) il 20%
(D) il 25%
(E) il 42%
- 2787 La più diffusa metallo-proteina dell'organismo umano contiene ...1...; essa è localizzata ...2... sotto forma ...3...; essa serve al trasporto di ...4...; il suo nome è ...5... Riferimento N.2** C
(A) nel plasma
(B) nel fegato
(C) negli eritrociti
(D) nel cervello
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2788 Nell'acqua, solvente polare, si scioglie meglio** A
(A) NaCl
(B) l'etere
(C) la benzina
(D) un grasso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2789 La differenza tra animali omeotermi ed eterotermi consiste nel fatto che** A
(A) gli omeotermi mantengono costante la loro temperatura, gli eterotermi no
(B) gli eterotermi mantengono costante la loro temperatura, gli omeotermi no
(C) gli omeotermi vanno in letargo, mentre gli eterotermi no
(D) gli eterotermi hanno bisogno di mantenere costante la loro temperatura, gli omeotermi invece no
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2790 Qual è la caratteristica degli alcheni?** B
(A) Avere tutti legami semplici
(B) Avere il doppio legame carbonio-carbonio
(C) Avere il triplo legame carbonio-carbonio
(D) Avere tutti legami composti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2791 I cromosomi X e Y sono** D
(A) consanguinei
(B) cromatidi
(C) inesistenti nell'uomo
(D) cromosomi sessuali
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2792 Glucosio + galattosio formano** B
(A) fruttosio

- (B) lattosio
- (C) saccarosio
- (D) maltosio
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2793 Qual è sono le soluzioni del sistema $x + y = 1$, $x - y = 0$?** C
 (A) $x = 0$, $y = 0$
 (B) $x = 0$, $y = 1$
 (C) $x = 1/2$, $y = 1/2$
 (D) $x = 1/2$, $y = -1/2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2794 Quale fra quelle di seguito elencate NON rappresenta una unità di misura dell'energia?** D
 (A) Joule
 (B) Watt * sec
 (C) Caloria
 (D) Joule/sec
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2795 Un ossidante è una sostanza contenente almeno un atomo che nella reazione considerata** C
 (A) perde nuclei
 (B) perde elettroni
 (C) acquista elettroni
 (D) acquista nuclei
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2796 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 ossidante; $[R]$ =concentrazione del riducente. L'equazione di Nernst consente di calcolare il potenziale di riduzione E' di una coppia redox in funzione del rapporto tra le concentrazioni dell'ossidante OX e del riducente R, essendo noto E . Calcolare il potenziale di riduzione della coppia redox tampachinone $[OX]$ /tampachinolo $[R]$ ($E = - 552$ mVolt), per un quoziente tampachinone/tampachinolo = 10.000.** D
 (A) - 340 mVolt
 (B) - 400 mVolt
 (C) - 372 mVolt
 (D) - 312 mVolt
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2797 La determinazione del sesso nella maggior parte dei mammiferi dipende** C
 (A) dal tipo di gameti prodotti dalla femmina
 (B) dal numero di autosomi presenti nei gameti maschili
 (C) dal tipo di cromosoma sessuale (X o Y) contenuto nello spermatozoo che feconda l'uovo
 (D) dall'età dei genitori all'atto della fecondazione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2798 Qual è la formula dell'alcool etilico?** D
 (A) CH_4OH
 (B) H_2CO_4
 (C) H_2CO_3
 (D) CH_3CH_2OH
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2799 La desinenza "one", secondo le regole internazionali di nomenclatura, spetta** C
 (A) ai sali di acidi a lunga catena
 (B) agli esteri
 (C) ai chetoni
 (D) alle ammidi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2800 I tubi a raggi catodici e gli schermi televisivi producono immagini luminose perché vengono colpiti** C
 (A) dalle onde elettromagnetiche in arrivo da un trasmettitore (opportunamente amplificate)
 (B) da raggi x molli (non pericolosi per chi sta ad una certa distanza dallo schermo)

- (C) da elettroni
- (D) da protoni
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2801 Durante l'oscillazione di un pendolo il modulo dell'accelerazione è massimo quando** C
- (A) il pendolo ha velocità uguale alla media delle velocità
 - (B) il pendolo ha velocità intermedia
 - (C) il pendolo ha velocità nulla
 - (D) il pendolo ha velocità massima
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2802 Applicando una forza della medesima intensità a corpi diversi, i due corpi acquistano** D
- (A) la stessa velocità
 - (B) la stessa accelerazione
 - (C) accelerazioni direttamente proporzionali alle masse
 - (D) accelerazioni inversamente proporzionali alle masse
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2803 Le macromolecole biologiche vengono demolite** D
- (A) non digeribili
 - (B) per dare origine ad anidride carbonica
 - (C) in presenza di emoglobina
 - (D) per fornire ATP
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2804 Qual è la differenza fra omeotermi ed eterotermi?** E
- (A) non c'è alcuna differenza
 - (B) gli omeotermi hanno il sangue e gli eterotermi no
 - (C) gli omeotermi sono più resistenti rispetto agli eterotermi
 - (D) gli eterotermi vivono sempre alla stessa temperatura. gli omeotermi no
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2805 Il protio, il deuterio e il tritio** A
- (A) hanno lo stesso numero atomico
 - (B) hanno lo stesso numero di massa
 - (C) hanno lo stesso numero di neutroni
 - (D) hanno proprietà chimiche diverse
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2806 Il lattosio è un disaccaride formato da** C
- (A) glucosio e fruttosio
 - (B) galattosio e mannosio
 - (C) glucosio e galattosio
 - (D) due molecole di glucosio
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2807 La coppia di cromosomi che deriva uno dal padre e l'altro dalla madre, si chiama** E
- (A) eterocromatina
 - (B) cromosomi sessuali
 - (C) corpo di Barr
 - (D) deficienza cromosomica
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2808 In un liquido in condizioni statiche la pressione idrostatica dipende da varie grandezze. Tuttavia essa NON dipende** E
- (A) dal peso specifico del liquido
 - (B) dalla densità del liquido
 - (C) dalla profondità alla quale si misura la pressione
 - (D) dalla accelerazione di gravità
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2809 Il numero atomico di un elemento indica** D
- (A) il numero di atomi che lo compongono
 - (B) il numero dei nucleoni nel nucleo
 - (C) il numero di neutroni nel nucleo
 - (D) il numero di protoni nel nucleo

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2810 Mediante una reazione di ossidazione un alcool secondario si trasforma in** B
(A) aldeide
(B) chetone
(C) acido carbossilico
(D) alcool terziario
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2811 La spora rappresenta per il batterio** E
(A) una forma di riproduzione
(B) una fonte di nutrimento
(C) un organulo citoplasmatico
(D) il nucleo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2812 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 aumentata del 20% rispetto a M_2 ; dopo un ulteriore aumento del 10% rispetto a M_3 , la massa finale M_4 è** B
(A) 70 kg
(B) 66 kg
(C) 60 kg
(D) 58 kg
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2813 Il carbonio è contenuto nel gruppo** C
(A) I
(B) II
(C) IV
(D) V
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2814 Una soluzione acquosa di NaCl avrà un pH** C
(A) maggiore di 7
(B) minore di 7
(C) uguale a 7
(D) minore di 0
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2815 Detta k una costante, l'affermazione "x e y sono inversamente proporzionali" equivale a** C
(A) $x = ky$
(B) $y = kx$.
(C) $xy = k$
(D) $x - y = k$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2816 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?** C
(A) 5000 eV
(B) 2500 eV
(C) 50 eV
(D) 25 eV
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2817 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** C
(A) arrivano a terra con la stessa velocità e impiegando lo stesso tempo
(B) sia la velocità finale che il tempo impiegato a cadere sono diversi
(C) arrivano a terra con la stessa velocità
(D) impiegano lo stesso tempo ad arrivare a terra
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2818 Quale fra queste è una ammina secondaria?** C
(A) NH_3
(B) R_3N

- (C) R_2NH
- (D) RNH_2
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2819 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 3×10^8 microrganismi, quanti ne rimarranno approssimativamente dopo 3 lavaggi?** D
- (A) 10^8
 - (B) 3×10^5
 - (C) 10^5
 - (D) 3×10^2
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2820 Nella semireazione $Ag^+ + e^- \rightarrow Ag$, l' Ag^+** D
- (A) si ossida
 - (B) funge da riducente
 - (C) non si ossida, nè si riduce
 - (D) si riduce
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2821 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?** A
- (A) 5;9
 - (B) 5;7
 - (C) 7;8
 - (D) 3;4
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2822 Quale delle seguenti triadi di parole ha una sua coerenza interna** C
- (A) Vitamina PP - Axeroftolo - Visione indistinta
 - (B) Vitamina E - Prurito - sterilità
 - (C) Vitamina D - Calciferolo - Fragilità ossea
 - (D) Fantasia - Paura - Dolore
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2823 L'acido HNO_3 è** A
- (A) un acido monoprotico
 - (B) un acido biprotico
 - (C) un acido triprotico
 - (D) un acido poliprotico
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2824 Presenta un nucleo delimitato da membrana, la cellula** C
- (A) aploide
 - (B) batterica
 - (C) eucariotica
 - (D) virale
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2825 Nel tetracloruro di carbonio** A
- (A) il carbonio è ibridato sp^3
 - (B) il Cloro è ibridato sp^4
 - (C) il carbonio è ibridato sp
 - (D) nessuno dei due atomi è ibridato
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2826 Quali di questi minerali sono maggiormente presenti nell'osso?** D
- (A) $CaCO_3$
 - (B) Na
 - (C) H_3PO_4
 - (D) Ca e P
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2827 In base alla definizione generale di logaritmo di un numero in una certa base, quanto vale il logaritmo del numero 0,0001 in base 100 (cento) ?** C
- (A) 0.01
 - (B) +2

- (C) -2
(D) +4
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2828 Quale dei seguenti composti contiene glucosio?** E
(A) DNA
(B) Saccarosio
(C) RNA
(D) Proteine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2829 Il lattosio è formato da** A
(A) glucosio + galattosio
(B) glucosio + glucosio
(C) galattosio + galattosio
(D) glucosio + fruttosio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2830 La teoria di Darwin fu enunciata dopo la sua visita alle isole** D
(A) Azzorre
(B) Hawaii
(C) Groenlandia
(D) Galapagos
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2831 In un sistema di corpi la quantità di moto totale si conserva** C
(A) sì, sempre
(B) no, mai
(C) no, se sui corpi agiscono forze esterne
(D) sì, se vi sono forze interne tra i corpi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2832 L'espressione $2\sqrt{3} - 3\sqrt{3}$ vale** E
(A) $6\sqrt{3}$
(B) $5\sqrt{3^6}$
(C) $6\sqrt{3^2}$
(D) $\sqrt{9} - 6\sqrt{9}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2833 La velocità si dice relativistica quando** A
(A) si approssima alla velocità della luce
(B) si approssima alla velocità del suono
(C) si mette in relazione con un'altra velocità
(D) viene misurata in Km/h
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2834 Gli alcheni appartengono alla categoria** D
(A) idrocarburi saturi
(B) idrocarburi aromatici
(C) non idrocarburi
(D) idrocarburi insaturi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2835 Un insieme di organismi derivato da un genitore solo e, tranne che per le mutazioni acquisite, geneticamente identico al genitore, è detto** E
(A) cotiledone
(B) compatibile
(C) coledoco
(D) gruppo isogeno
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2836 Dicesi orbitale** C
(A) l'orbita descritta dall'elettrone attorno al nucleo
(B) la distanza massima dell'orbita più esterna
(C) la regione di spazio in cui è massima la probabilità di trovare l'elettrone
(D) la forma dell'orbita determinata dal valore di l
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2837 Una delle soluzioni dell'equazione $\sin x = +1$ è** C

- (A) $x = 180^\circ$
- (B) $x = 0^\circ$
- (C) $x = 90^\circ$
- (D) $x = -90^\circ$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2838 Quale delle affermazioni seguenti riguardanti l'esito dell'esame di laurea sostenuto in ambito universitario è vera** C
- (A) I voti utilizzabili vanno da 1 a 100
 - (B) Il superamento dell'esame richiede un voto superiore a 50
 - (C) Il voto massimo ottenibile può anche essere conferito con lode
 - (D) Nessuna delle affermazioni riportate è vera
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2839 Cosa sono gli elettroliti?** B
- (A) Sono elettroni in soluzione acquosa
 - (B) Sono specie chimiche che in soluzione si scindono totalmente o parzialmente in ioni
 - (C) Sono acidi
 - (D) Sono le soluzioni contenute nella cella elettrolitica
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2840 Due rette di equazioni $y = mx + p$ e $y = nx + q$ sono tra loro parallele se** A
- (A) $m - n = 0$
 - (B) $m + n = 1$
 - (C) $m + n = -1$
 - (D) $m + n = 0$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2841 La seguente struttura elettronica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ è riferibile** C
- (A) ad un alogeno
 - (B) ad un elemento di transizione
 - (C) ad un gas nobile
 - (D) ad un metallo alcalino-terroso
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2842 Nell'urto tra due corpi, in assenza di interazioni con altri corpi, viene sempre conservata la seguente grandezza** A
- (A) la quantità di moto totale
 - (B) energia meccanica totale
 - (C) energia cinetica totale
 - (D) energia potenziale totale
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2843 Il sistema di equazioni $y - 2 = 4 - 2x$; $x + y/2 = 3$** E
- (A) non ha soluzioni
 - (B) ha la sola soluzione $x = 2, y = 2$
 - (C) ha la sola soluzione $x = 1, y = 3/2 + 1$
 - (D) ha la sola soluzione $x = 3/2, y = 2$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2844 Dire quale, tra le seguenti affermazioni sul moto bidimensionale di un proiettile, è corretta** C
- (A) l'accelerazione si annulla nel punto più alto della traiettoria
 - (B) la velocità si annulla nel punto più alto della traiettoria
 - (C) velocità e accelerazione sono ortogonali nel punto più alto della traiettoria
 - (D) l'accelerazione è sempre ortogonale alla traiettoria
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2845 Quale membrana viene usata per mettere in evidenza la pressione osmotica?** C
- (A) Membrana permeabile
 - (B) Membrana impermeabile
 - (C) Membrana semipermeabile
 - (D) Non si usano membrane speciali
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2846 Quando cessa istantaneamente l'azione di qualunque forza su un corpo** B
- (A) il corpo si arresta
 - (B) il corpo prosegue con moto rettilineo uniforme
 - (C) il corpo decelera fino a ritornare alla velocità iniziale

- (D) il corpo ricade compiendo una traiettoria parabolica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2847 Le proteine sono largamente presenti nella carne. Dalla loro idrolisi si ottengono in prevalenza** B
(A) Zuccheri
(B) Amminoacidi
(C) Enzimi
(D) Colesterolo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2848 Cos'è il centromero?** C
(A) una parte del mitocondrio
(B) la parte centrale della cellula
(C) una struttura dei cromosomi
(D) una struttura dei ribosomi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2849 L'apparato del Golgi è** A
(A) un organulo citoplasmatico
(B) l'insieme del citoplasma e della membrana cellulare
(C) l'equivalente dei mitocondri nei procarioti
(D) l'insieme del nucleo e della membrana nucleare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2850 In un organismo o in una cellula aploide** B
(A) ogni tipo di cromosoma è presente in un doppio esemplare
(B) ogni tipo di cromosoma è presente in un singolo esemplare
(C) ogni tipo di cromosoma è presente in un triplo esemplare
(D) negli organismi o nelle cellule aploidi non esiste il cromosoma
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2851 Se l'emissione del polline da parte delle antere e la recettività degli stimmi avvengono in tempi diversi si parla di** A
(A) Dicogamia
(B) Poliembrionia
(C) Cleistogamia
(D) Poligamia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2852 Se un corpo si muove nel vuoto di moto circolare uniforme** B
(A) persiste in tale stato se non intervengono altre cause
(B) sicuramente su di esso agisce una forza
(C) si muove in assenza di attrito
(D) la sua energia cinetica dipende dal tempo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2853 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** A
(A) 4 dm³
(B) 6 litri
(C) 4 m³
(D) 2,1 litri
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2854 Per x,y,z diversi da zero, il quoziente tra i monomi $4xy^5z$ e $2xy^3z^{-3}$ risulta** A
(A) $2y^2z^4$
(B) $1^{-1}yz^{-2}$
(C) $2y^2z^{-2}$
(D) $-2y^2z^4$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2855 Dire se 1^{-23} è** B
(A) negativo
(B) uguale a 1
(C) uguale a 1/23
(D) uguale a -1/23
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2856 I raggi X nel vuoto** B
(A) sono elettroni
(B) viaggiano alla velocità della luce
(C) hanno carica positiva
(D) sono radiazioni di natura ignota
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2857 Cosa si intende per chimica organica?** C
(A) Lo studio che riguarda le relazioni tra chimica e il regno animale e vegetale
(B) Lo studio che riguarda le relazioni tra chimica e il regno minerale
(C) E' lo studio dei composti del carbonio
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2858 L'acido formico ha la struttura** C
(A) CH_3COOH
(B) $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$
(C) HCOOH
(D) Nessuno dei precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2859 Un alchene contenente tre doppi legami, è chiamato** D
(A) diene
(B) poliene
(C) tetraene
(D) triene
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2860 Quando due soluzioni hanno valori uguali della pressione osmotica, si dicono** A
(A) isotoniche
(B) isobare
(C) isocore
(D) isopresse
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2861 L'acido desossiribonucleico è** E
(A) l'uracile
(B) l'RNA
(C) l'acido ascorbico
(D) un glicide
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2862 A quanto è uguale $2^{-1} * 2^5 * 2^{-4}$?** B
(A) 20
(B) 1
(C) 2
(D) 72
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2863 Il maltosio è** D
(A) un polisaccaride
(B) un monosaccaride
(C) un eteropolisaccaride
(D) un disaccaride
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2864 Trovare l'area del triangolo compreso fra gli assi cartesiani e la retta di equazione $y = 5 - x/2$** D
(A) $5/4$
(B) $2/5$
(C) 50
(D) 25
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2865 Una nicchia ecologica è rappresentata** A
(A) dal ruolo svolto dall'individuo all'interno del suo ambiente
(B) dal luogo dove vive una popolazione
(C) dall'insieme di piante di un ambiente
(D) dalla biosfera

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2866 II protoplasma delle cellule viventi è composto prevalentemente da** A
 (A) acqua
 (B) proteine
 (C) vitamine
 (D) lipidi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2867 Nella semireazione $\text{Zn} \rightarrow \text{Zn}^{2+} + 2\text{e}^-$, lo Zn** C
 (A) si riduce
 (B) si ossida e si riduce contemporaneamente
 (C) perde due elettroni quindi si ossida
 (D) Nessuna delle risposte precedenti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2868 Le microonde sono** A
 (A) onde elettromagnetiche
 (B) onde meccaniche
 (C) ultrasuoni
 (D) elettroni con lunghezza d'onda dell'ordine del micron
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2869 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 $h/2$?** A
 (A) Sì, essa è uguale a 100 J
 (B) Sì, essa è minore di 100 J
 (C) Sì, essa è maggiore di 100 J
 (D) No, perché non è data la massa del corpo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2870 Nella reazione: $\text{Zn} + \text{FeCl}_2 = \text{ZnCl}_2 + \text{Fe}$, l'elemento che si riduce è** B
 (A) Zn
 (B) Fe
 (C) Cl
 (D) non è una reazione di ossido-riduzione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2871 Nell'esperimento del mulinello di Joule si osserva che** B
 (A) il calore si conserva
 (B) il lavoro può essere totalmente convertito in calore
 (C) il calore può essere totalmente convertito in lavoro
 (D) il calore si conserva meglio del lavoro
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2872 In un campo magnetico costante una particella carica in moto, in generale** D
 (A) segue una traiettoria parabolica
 (B) si muove in moto rettilineo uniforme
 (C) aumenta progressivamente la propria energia cinetica
 (D) segue una traiettoria a forma di elica cilindrica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2873 Un gas ha** D
 (A) forma e volume proprio
 (B) forma propria e volume del recipiente
 (C) forma del recipiente e volume proprio
 (D) forma e volume del recipiente
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2874 La svinatura consiste** D
 (A) nell'allontanare le bucce dal mosto a inizio macerazione.
 (B) nell'allontanare i vinaccioli dal vino a fine macerazione.
 (C) nell'allontanare bucce e vinaccioli dal mosto a inizio macerazione.
 (D) nell'allontanare bucce e vinaccioli dal vino a fine macerazione.
 (E) nell'allontanare i raspi dal mosto a inizio macerazione.
- 2875 II cromatide è** B

- (A) un organulo cellulare
- (B) uno dei due filamenti che si origina dalla duplicazione del cromosoma
- (C) una struttura cellulare simile ai cloroplasti
- (D) il materiale usato nella tecnica di colorazione istologica
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2876 Le macchine termiche compiono trasformazioni cicliche E

- (A) per obbedire al secondo Principio della Termodinamica
- (B) per fare a meno di un termostato
- (C) perché queste sono reversibili
- (D) perché il rendimento è migliore
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2877 Un chilowattora equivale a B

- (A) 3600 MeV
- (B) 3600 kJ
- (C) 3600 N
- (D) 360 kcal
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2878 L'intensità di corrente elettrica in un filo conduttore B

- (A) è il numero di cariche che attraversano una sezione del conduttore in un determinato tempo
- (B) dipende dalla differenza di potenziale agli estremi del filo
- (C) è il numero di elettroni che circola nel conduttore in un secondo
- (D) si misura in volt/secondo
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2879 La zanzara anopheles trasmette E

- (A) la tubercolosi
- (B) il tetano
- (C) una micosi
- (D) il tifo
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2880 II codice genetico è formato E

- (A) da catene di zuccheri
- (B) da 3 acidi nucleici
- (C) dalla tripla elica del DNA
- (D) dalla doppia elica del DNA
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2881 La coppia di cromosomi che deriva uno dal padre e l'altro dalla madre, si chiama E

- (A) eterocromatina
- (B) cromosomi sessuali
- (C) corpo di Barr
- (D) deficienza cromosomica
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2882 Quali di questi composti ha proprietà ossidanti? A

- (A) H_2O_2
- (B) H_2
- (C) NaCl
- (D) HCl
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2883 La generazione spontanea E

- (A) è ammessa solo per i procarioti
- (B) è ammessa solo per gli eucarioti
- (C) avviene sotto stimolo ormonale
- (D) è ammessa solo per i co-virus
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2884 Due resistenze sono collegate in parallelo se D

- (A) sono attraversate dalla stessa corrente
- (B) le correnti che le attraversano sono proporzionali alle rispettive resistenze
- (C) la differenza di potenziale ai loro capi è uguale a 0
- (D) ai loro capi c'è la stessa differenza di potenziale

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2885 Gli alogeni hanno configurazione elettronica esterna di tipo** B
 (A) $s^2 p^3$
 (B) $s^2 p^5$
 (C) s^2
 (D) $s^2 p^6$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2886 Uno di questi organismi è autotrofo, quale?** D
 (A) uomo
 (B) tenia
 (C) spugna
 (D) pisello
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2887 Due atomi di carbonio formano fra loro un triplo legame solo se si trovano nello stato di ibridazione** A
 (A) sp
 (B) sp^2
 (C) sp^3
 (D) se non sono ibridizzati
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2888 Una popolazione è data** B
 (A) dagli abitanti della terra
 (B) dall'insieme di organismi di una data specie presenti contemporaneamente in un ecosistema
 (C) dall'oggetto di studio della biologia
 (D) da un habitat
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2889 L'equazione di secondo grado che ha soluzioni 1 e - 3 è** B
 (A) $x^2 - 2x - 3 = 0$
 (B) $x^2 + 2x - 3 = 0$
 (C) $x^2 - 2x + 3 = 0$
 (D) $x^2 + 2x + 3 = 0$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2890 Un composto contenente un atomo di carbonio ibrido sp^2 ha struttura** A
 (A) planare
 (B) lineare
 (C) tetraedica
 (D) ottaedrica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2891 L'AMP è** A
 (A) un nucleotide
 (B) un nucleoside
 (C) una base azotata
 (D) adenina
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2892 Dove si trovano i metalli alcalini nel sistema periodico?** E
 (A) Nel gruppo zero
 (B) Nel secondo gruppo
 (C) Nel settimo gruppo
 (D) Nel terzo gruppo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2893 L'acido glutammico è un** B
 (A) dolcificante prodotto dagli amidi
 (B) amminoacido naturale
 (C) derivato dal glucosio
 (D) acido corrosivo e velenoso
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2894 Se v ed m sono rispettivamente la velocità e la massa di un corpo, la sua energia cinetica vale** A

- (A) $(1/2)mv^2$
- (B) mv
- (C) $(1/2)m^2 v$
- (D) mv^2
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2895 La differenza tra il numero di massa e il numero atomico di un atomo fornisce** C
 (A) il numero di elettroni
 (B) il numero di protoni
 (C) il numero di neutroni
 (D) la carica dell'atomo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2896 Il 3% di una certa somma ammonta a 60.000. Allora l'intera somma ammonta a lire** D
 (A) 200.000
 (B) 50.000
 (C) 1.930.000
 (D) 2.000.000
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2897 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** A
 (A) 5 V/m
 (B) è necessario precisare il verso dei vettori componenti
 (C) 2 V/m
 (D) $3/4$ V
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2898 Quale elemento chimico è contenuto nella clorofilla?** C
 (A) Fluoro
 (B) Bromo
 (C) Magnesio
 (D) Ferro
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2899 Un numero a, positivo, viene diviso per il numero b, positivo e minore di 1, il risultato è un numero** B
 (A) minore a
 (B) maggiore di a
 (C) negativo
 (D) immaginario
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2900 Quante moli di glucosio, $C_6H_{12}O_6$, ci sono in 900 g di tale sostanza** D
 (A) 38
 (B) 150
 (C) 75
 (D) 5
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2901 Una bicicletta percorre in cinque minuti un tratto lineare di 3 km. La sua velocità media è stata (in m/s)** C
 (A) 0,1
 (B) 0,6
 (C) 10
 (D) 36
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2902 In una catena alimentare formata da una pianta, un insetto, un uccello ed un mammifero, il consumatore primario è** B
 (A) la pianta
 (B) l'insetto
 (C) l'uccello
 (D) il mammifero
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2903 Quali delle seguenti grandezze ha un carattere vettoriale?** D
 (A) Energia cinetica

- (B) Massa
- (C) Lavoro
- (D) Velocità
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2904 Un moto si dice periodico quando** C
(A) le grandezze fisiche che vi compaiono hanno sempre gli stessi valori
(B) la velocità del mobile è sempre costante
(C) le variabili del moto assumono gli stessi valori ad intervalli di tempo uguali
(D) l'accelerazione del mobile non è mai nulla
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2905 Come varia la velocità di un liquido che scorre, con flusso stazionario, in un condotto a sezione variabile? La velocità** A
(A) aumenta dove la sezione si restringe
(B) aumenta dove la sezione si allarga
(C) resta immutata in quanto si è fatta l'ipotesi che il flusso sia stazionario
(D) diminuisce sempre per effetto della viscosità
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2906 I licheni sono** C
(A) anfibi
(B) alghe
(C) associazioni simbiotiche
(D) protozoi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2907 II meccanismo di sintesi di una proteina partendo dagli aminoacidi, in base alle istruzioni –contenute in una molecola di RNA messaggero, si chiama** D
(A) tropismo
(B) trascrizione
(C) duplicazione
(D) traduzione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2908 Qual è il volume di una sfera di diametro unitario?** B
(A) π^3
(B) $\pi/6$
(C) $4/3 \pi^3$
(D) $4/3 \pi$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2909 L'elemento che in una reazione diminuisce il suo numero di ossidazione è detto** E
(A) reagente
(B) riducente
(C) elettrodo
(D) controcatodo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2910 Il legame di coordinazione o dativo è un legame** C
(A) ionico
(B) a idrogeno
(C) covalente
(D) dipolo-dipolo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2911 In cosa agiscono i catalizzatori?** C
(A) Sulla concentrazione dei reagenti
(B) Sulla concentrazione dei prodotti
(C) Sulla velocità di reazione
(D) Sulla costante di equilibrio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2912 Il numero di atomi di idrogeno contenuti in una mole di H_2O è** C
(A) 2
(B) $6,023 \cdot 10^{23}$
(C) $12,046 \cdot 10^{23}$
(D) $18,069 \cdot 10^{23}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2913 Nel moto di un liquido in un condotto, che cosa è la portata?** A
(A) Il rapporto fra la quantità di liquido che passa attraverso una sezione del condotto e l'intervallo di tempo in cui tale passaggio avviene
(B) La quantità di liquido unitaria che passa attraverso una sezione del condotto in 1 secondo
(C) La quantità di liquido che passa in una sezione unitaria del condotto
(D) La quantità di liquido che passa in una qualunque sezione del condotto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2914 Nel moto di un corpo, accelerazione e velocità sono vettori che hanno** E
(A) sempre la stessa direzione e lo stesso verso
(B) sempre la stessa direzione
(C) sempre lo stesso verso
(D) sempre ortogonali
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2915 Qual è il nome del CH_3I ?** B
(A) Metano-iodio
(B) Ioduro di metile
(C) Ioduro di propile
(D) Ioduro di melene
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2916 Lo scheletro esterno degli artropodi prende il nome di** B
(A) endoscheletro
(B) esoscheletro
(C) mesoscheletro
(D) dermoscheletro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2917 Il cromosoma sessuale femminile, presente in duplice esemplare nelle femmine e in singolo esemplare nei maschi, è il** A
(A) cromosoma X
(B) cromosoma Y
(C) cromosoma Z
(D) cromosoma S
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2918 I plastidi contenenti clorofilla sono detti** A
(A) cloroplasti
(B) mitocondri
(C) lisosomi
(D) perossisomi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2919 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** B
(A) 80 °C
(B) 40 °C
(C) 30 °C
(D) occorre conoscere il valore della massa totale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2920 Se $4x + 1 = 9$, quanto vale $8x + 1$?** C
(A) 19
(B) 18
(C) 17
(D) 16
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2921 Tirando contemporaneamente due dadi, quante probabilità vi sono di ottenere un determinato numero su entrambi i dadi?** A
(A) $1/36$
(B) $1/12$
(C) $2/6$
(D) $1/100$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2922 L'equazione $x = 4t + 5$, dove x è una lunghezza misurata in metri e t un tempo misurato in secondi descrive** B
 (A) un moto uniformemente accelerato con accelerazione costante $a = 2 \text{ ms}^{-2}$
 (B) un moto uniforme con velocità costante $v = 4 \text{ ms}^{-1}$
 (C) uno stato di quiete
 (D) un moto periodico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2923 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** C
 (A) $a_1 = a_2$
 (B) $a_1/a_2 = 0,5$
 (C) $a_1/a_2 = 2$
 (D) nessuna delle risposte precedenti è esatta
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2924 $\cotg(n + \alpha) =$** A
 (A) $\cotg \alpha$
 (B) $\cotg (n - \alpha)$
 (C) $-\cotg \alpha$
 (D) $\tg \alpha$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2925 Il rendimento di una macchina termica è uguale a 1** D
 (A) quando funziona a bassissimo regime
 (B) quando è una macchina ideale senza attriti
 (C) quando utilizza una sola sorgente di calore
 (D) in nessun caso
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2926 Il numero di ossidazione dello zolfo nell'acido solforico è** B
 (A) -8
 (B) +6
 (C) -5
 (D) +3
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2927 Un fluido ha un moto stazionario quando** C
 (A) l'accelerazione delle molecole rimane costante nel tempo
 (B) l'accelerazione delle molecole rimane costante nello spazio
 (C) la velocità in ogni punto è costante nel tempo
 (D) la velocità delle molecole rimane costante nel tempo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2928 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** D
 (A) rimane invariata
 (B) diminuisce di tre volte
 (C) dipende dalla massa del satellite
 (D) diminuisce di nove volte
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2929 La foglia propriamente detta consta di tre parti** B
 (A) caule, radice, stroma
 (B) guaina, picciolo e lamina fogliare
 (C) base, apice, margine
 (D) nervature, apice, lembi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2930 Un catalizzatore di una reazione chimica ne modifica** D
 (A) il $[\Delta]G$
 (B) la temperatura ottimale
 (C) la costante di equilibrio
 (D) la velocità
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2931 Mettendo in contatto due corpi a temperature diverse si raggiunge l'equilibrio termico. Possiamo dire che** B

- (A) la temperatura passa da un corpo all'altro
- (B) calore viene ceduto al corpo più freddo
- (C) calore viene ceduto al corpo più caldo
- (D) calore specifico viene ceduto al corpo più freddo
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2932 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** A
- (A) è inferiore a quello della soluzione B
 - (B) è superiore a quello della soluzione B
 - (C) è uguale a quello della soluzione B
 - (D) è comunque superiore a 1
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2933 Nel campo dei numeri reali l'espressione $4 \cdot 10^{-2} =$** C
- (A) 0,4
 - (B) 400
 - (C) 0,04
 - (D) 40
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2934 Quale delle seguenti affermazioni è esatta** C
- (A) tutti i numeri pari sono divisibili per 4
 - (B) i numeri pari non sono mai divisibili per 4
 - (C) non tutti i numeri pari sono divisibili per 4
 - (D) i numeri divisibili per 4 non sono mai pari
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2935 Nel corso dell'evoluzione la fecondazione interna ha sostituito, in molti animali, quella esterna. Ciò ha avuto come conseguenza** A
- (A) una diminuzione del numero delle uova prodotte
 - (B) un aumento del numero delle uova prodotte
 - (C) una diminuzione delle cure parentali
 - (D) un aumento del numero dei figli
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2936 Per tensione superficiale si intende** B
- (A) lo sforzo cui si trova sottoposta la superficie di un corpo
 - (B) la forza tangente alla superficie libera di un liquido che agisce su un tratto di perimetro di lunghezza unitaria
 - (C) la curvatura che assume in un capillare il menisco di liquido ascendente o discendente
 - (D) la forza che agisce sull'unità di superficie di un corpo fluido
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2937 L'isotopo H** B
- (A) possiede un neutrone
 - (B) non possiede neutroni
 - (C) possiede un protone e un neutrone
 - (D) nessuna di queste
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2938 Una soluzione acquosa si dice acida se ha una concentrazione di H^+** C
- (A) $[H^+] = 10^{-8}$
 - (B) $[H^+] = 10^{-7}$
 - (C) $[H^+] > 10^{-7}$
 - (D) $[H^+] < 10^{-7}$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2939 L'ossigenazione fetale è assicurata** E
- (A) dal pericardio
 - (B) dal peritoneo
 - (C) dal liquido amniotico
 - (D) dai polmoni fetali
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2940 I muscoli vengono stimolati alla contrazione da** C
- (A) metabolici
 - (B) ioni H^+

- (C) impulsi nervosi
- (D) enzimi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2941 I mitocondri sono presenti nei batteri?** E
- (A) Sì, sempre
 - (B) Dipende dal tipo di metabolismo
 - (C) Sì, ma solo in particolari condizioni ambientali
 - (D) Sì, ma solo nei batteri a respirazione aerobica
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2942 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 $0,1 \text{ Tesla}$. La fem indotta ai capi della spirale vale** D
- (A) $0,1 \text{ V}$
 - (B) $0,01 \text{ V}$
 - (C) $0,001 \text{ V}$
 - (D) 0 V
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2943 Il simbolo del fosforo è** D
- (A) Ph
 - (B) Po
 - (C) pH
 - (D) P
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2944 Se $\log_{10} 5 = 0,69897$, $\log_{10} 50$ vale** C
- (A) $6,98970$
 - (B) $0,06988$
 - (C) $1,69897$
 - (D) $5,69897$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2945 Il logaritmo decimale di un numero compreso fra 0 ed 1** C
- (A) compreso tra -1 e $+1$
 - (B) compreso tra -1 e 0
 - (C) minore di 0
 - (D) minore di -1
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2946 Quando il cloruro di sodio viene sciolto in acqua si ottiene** C
- (A) un miscuglio
 - (B) un composto
 - (C) una soluzione
 - (D) una sospensione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2947 Che tipo di ibridazione hanno gli atomi di C nel propano?** C
- (A) Uno sp^2 e gli altri due sp^3
 - (B) Tutti sp^2
 - (C) Tutti sp^3
 - (D) Due sp e uno sp^2
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2948 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** D
- (A) $U = m * g * h$
 - (B) $T = 1/2 m * v^2$
 - (C) $T = E - U$
 - (D) $E = T - U$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2949 Il moto di caduta libera dei gravi è un moto** E
- (A) rettilineo uniforme
 - (B) armonico
 - (C) periodico
 - (D) la cui traiettoria è sempre parabolica

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2950 La fagocitosi è** A
(A) un processo con cui una cellula ingloba e introduce al suo interno particelle solide
(B) un processo con cui una cellula espelle le particelle solide
(C) la nutrizione con sostanze vegetali
(D) la nutrizione con prede vive
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2951 Due barche di massa diversa si accostano tirandosi con una fune. Quale di queste affermazioni è VERA?** D
(A) La barca più grande sta ferma
(B) La forza che fanno i marinai sulla barca grande è minore di quella che fanno quelli sulla barca piccola
(C) La velocità delle due barche rispetto all'acqua è uguale
(D) Gli spostamenti delle due barche sono diversi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2952 La clorofilla** B
(A) è un organello cellulare che opera la fotosintesi
(B) dà colore alle foglie
(C) ingiallisce durante la stagione avversa
(D) è un fattore essenziale per la sintesi delle proteine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2953 Le macromolecole biologiche vengono demolite** D
(A) per essere semplicemente eliminate
(B) per dare origine ad anidride carbonica
(C) in presenza di emoglobina
(D) per fornire ATP
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2954 I lieviti sono** C
(A) alimenti
(B) ormoni
(C) funghi
(D) batteri
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2955 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?** A
(A) 6
(B) 4
(C) 3
(D) 24
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2956 Da un genitore di gruppo sanguigno AB e l'altro di gruppo O possono nascere figli** A
(A) dei gruppi A e B
(B) dei gruppi A, B e O
(C) solo del gruppo A
(D) solo del gruppo B
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2957 I mammiferi sono animali** A
(A) a sangue caldo
(B) a sangue freddo
(C) eterotermi
(D) eterozigoti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2958 Due polinomi dello stesso grado in una variabile si dicono uguali quando** A
(A) hanno uguali coefficienti dei monomi di ugual grado
(B) tutti i coefficienti dei monomi sono uguali
(C) non sono definibili
(D) sono uguali i coefficienti dei monomi di grado dispari
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2959 Un esempio di ammina secondaria è rappresentato dalla formula** C
 (A) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CO—NH}_2$
 (B) $(\text{CH}_3)_3\text{N}$
 (C) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—NH—CH}_3$
 (D) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—NH}_2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2960 Il ristagno idrico nel terreno favorisce** A
 (A) il marciume radicale
 (B) la respirazione delle radici
 (C) l'attacco dei nematodi
 (D) l'attacco di batteri
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2961 L'RNA ribosomiale partecipa** D
 (A) al linkage
 (B) alla retroazione
 (C) alla duplicazione
 (D) alla traduzione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2962 Qual è il valore massimo del numero di ossidazione esplicabile dal carbonio?** C
 (A) +2
 (B) +3
 (C) +4
 (D) +5
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2963 Il volume di 22,414 litri è occupato da** C
 (A) una mole di azoto liquido
 (B) un chilogrammo di acqua allo stato di vapore
 (C) una mole di qualsiasi gas nelle condizioni standard di temperatura e pressione
 (D) un grammo di qualsiasi gas nelle condizioni standard di temperatura e pressione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2964 Qual è la probabilità che lanciando due dadi si abbia il risultato di 9?** B
 (A) 2/9
 (B) 1/9
 (C) 3/4
 (D) 1/4
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2965 Quale fra i seguenti è un solvente polare?** D
 (A) Cloroformio
 (B) Benzene
 (C) Esano
 (D) Acqua
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2966 Sostituendo nell'espressione $V = [(a^3 - b^3)/(a - b)]$ i valori numerici $a = 4$ e $b = 5$ risulta** C
 (A) $V = -9$
 (B) $V = 9$
 (C) $V = 61$
 (D) $V = -61$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2967 Indicare la sigla che corrisponde al sodio** D
 (A) Se
 (B) S
 (C) Si
 (D) Na
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2968 Nel S.I. l'unità di misura dell'energia è** D
 (A) $\text{m}^2 \text{ s}$
 (B) Kgms
 (C) Kgms^2

- (D) $\text{Kgm}^2 / \text{s}^2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2969 Aggiungendo un acido ad acqua pura** B
 (A) la concentrazione di OH⁻ aumenta
 (B) il pH si abbassa
 (C) il pH si innalza
 (D) la soluzione si mantiene neutra
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2970 L'H₂O bolle a temperatura più alta rispetto all'H₂S perché** D
 (A) ha un peso molecolare maggiore di quello dell'H₂S
 (B) ha un peso molecolare minore di quello dell'H₂S
 (C) non contiene legami a ponte di idrogeno che invece sono presenti nell'H₂S
 (D) contiene legami a ponte di idrogeno che invece non sono presenti nell'H₂S
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2971 Il modulo del campo di induzione magnetica generato da un filo rettilineo indefinito ha una dipendenza dalla distanza D dal filo proporzionale a** A
 (1) D^{-1}
 (B) D
 (C) D^2
 (D) $D^{1/2}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2972 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** D
 (A) Joule
 (B) Compton
 (C) Volta
 (D) Doppler
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2973 Un kilowattora è equivalente a** D
 (A) 3. 600. 000 watt
 (B) 1. 000 calorie
 (C) 1. 000 watt
 (D) 3. 600. 000 joule
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2974 Il legame peptidico è un legame del tipo** B
 (A) acetico
 (B) ammidico
 (C) etereo
 (D) estereo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2975 L'entropia è la funzione di stato correlata** E
 (A) alla temperatura del sistema
 (B) al calore del sistema
 (C) all'energia interna del sistema
 (D) all'entalpia del sistema
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2976 Una atmosfera fisica equivale a** E
 (A) 1 N/m^2
 (B) $9,8 \text{ N/cm}^2$
 (C) $10,3 \text{ Kgpeso/cm}^2$
 (D) 10,13 bar
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2977 La molarità (M) esprime il numero di** C
 (A) molecole di soluto per litro di soluzione
 (B) grammi di soluto per litro di solvente
 (C) moli di soluto per litro di soluzione
 (D) moli di soluto per kg di solvente
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2978 Per triplo legame si intende** D

- (A) un legame fra tre molecole
- (B) un legame fra tre ioni
- (C) un legame fra tre atomi
- (D) un legame derivante dalla compartecipazione di tre coppie di elettroni
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2979 Indicare il propano C

- (A) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
- (B) CH_4
- (C) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
- (D) Nessuna delle precedenti
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2980 Per cariotipo s'intende B

- (A) l'insieme delle caratteristiche somatiche di un individuo
- (B) l'insieme delle caratteristiche che identificano un particolare corredo cromosomico di una cellula
- (C) il fenotipo di un organismo
- (D) l'insieme degli zuccheri presenti nel DNA
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2981 Se ho $\text{CH}_2=\text{CH-CH=CH}_2$, si tratta di un diene con doppi legami C

- (A) cumulati
- (B) isolati
- (C) coniugati
- (D) dispersi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2982 Indicare l'acido monoprotico A

- (A) acido cloridrico
- (B) acido solforico
- (C) acido fosforoso
- (D) acido solforoso
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2983 Una cellula o un organismo avente tutte le coppie di cromosomi caratteristiche di una determinata specie, è detta A

- (A) diploide
- (B) totipotente
- (C) dominante
- (D) recessiva
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2984 Quali sono i fondamentali composti organici della materia vivente? D

- (A) Lipidi e glucidi
- (B) Carbonio e idrogeno
- (C) Lipidi e nucleotidi
- (D) Glucidi, lipidi, protidi e nucleotidi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2985 Quale tra le seguenti sostanze appartiene alla categoria dei composti eterociclici con carattere aromatico? D

- (A) Benzene
- (B) Cicloesene
- (C) Tetraidrofurano
- (D) Piridina
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2986 Indicare quale dei seguenti eventi si verifica in una pila A

- (A) la semireazione di ossidazione all'anodo
- (B) la semireazione di riduzione all'anodo
- (C) reazione sia di ossidazione che di riduzione all'anodo
- (D) reazione sia di ossidazione che di riduzione al catodo
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2987 L'informazione genetica di un organismo è contenuta C

- (A) nelle proteine
- (B) nei mitocondri
- (C) negli acidi nucleici

- (D) nei glicidi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2988 L'impollinazione anemofila consiste nel trasporto del polline da parte** C
- (A) degli animali
 - (B) dell'acqua
 - (C) del vento
 - (D) degli insetti
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2989 Degli aracnidi fanno parte** C
- (A) insetti
 - (B) farfalle
 - (C) ragni
 - (D) gambero
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2990 L'area di un cerchio di raggio unitario è uguale a** B
- (A) $1/2 \pi$
 - (B) π
 - (C) π^2
 - (D) 2π
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2991 In quale dei seguenti composti allo stato liquido sono presenti legami idrogeno** C
- (A) Esano C_6H_{14}
 - (B) Etilene $CH_2 = CH_2$
 - (C) Acido fluoridrico HF
 - (D) NaH
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2992 Gli alogeni appartengono al** D
- (A) I gruppo
 - (B) II gruppo
 - (C) VII periodo
 - (D) VII gruppo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2993 Gli enzimi catalizzano le reazioni chimiche. Questo significa che** A
- (A) le accelerano aumentando la probabilità di collisione tra i reagenti
 - (B) forniscono energia ai reagenti
 - (C) sottraggono energia ai reagenti
 - (D) le rendono energeticamente possibili
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2994 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** A
- (A) la frequenza della radiazione
 - (B) la lunghezza d'onda della radiazione
 - (C) il numero dei fotoni
 - (D) la carica dei fotoni
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2995 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** A
- (A) $500/100 = 5$ metri
 - (B) $500 * 100 = 50.000$ metri
 - (C) $100/500 = 0,2$ metri
 - (D) $500 - 100 = 400$ metri
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2996 Per mantenere un punto materiale in moto circolare uniforme, è necessario applicare una forza** C
- (A) centripeta variabile in modulo
 - (B) centrifuga costante in modulo
 - (C) centripeta costante in modulo
 - (D) costante tangenziale alla circonferenza
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2997 Il valore massimo del numero di ossidazione del fosforo è** E
 (A) - 3
 (B) + 2
 (C) + 3
 (D) + 4
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2998 L'organulo rotondeggiante che si trova in tutte le cellule degli eucarioti, circondato da una doppia membrana e contenente i cromosomi, si chiama** E
 (A) morula
 (B) neurone
 (C) nucleotide
 (D) nucleolo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2999 Cosa indica il numero atomico?** C
 (A) Il numero dei neutroni
 (B) Il numero di neutroni e protoni
 (C) Il numero di protoni
 (D) Il numero di protoni, neutroni ed elettroni
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3000 La mioglobina è** C
 (A) una proteina strutturale
 (B) una proteina enzimatica
 (C) una proteina muscolare
 (D) una vitamina
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3001 Quando in un recipiente aperto un liquido evapora si osserva, in generale, per il liquido** C
 (A) aumento di temperatura del liquido
 (B) diminuzione di pressione nel liquido
 (C) diminuzione di temperatura del liquido
 (D) aumento di pressione nel liquido
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3002 L'Indicazione Geografica Protetta (IGP) designa un prodotto agricolo o alimentare originario di una determinata area geografica quando** C
 (A) tutte le fasi di produzione, trasformazione ed elaborazione avvengono in un'area geografica non precisata
 (B) tutte le fasi di produzione, trasformazione ed elaborazione avvengono in un'area geografica delimitata.
 (C) almeno una fase del processo produttivo avviene in una particolare area
 (D) le caratteristiche del prodotto non risultano correlate al territorio e pertanto qualsiasi produttore di tutta l'area europea, rispettando le prescrizioni, può utilizzare l'attestazione stessa
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3003 Le cellule animali hanno organelli detti** B
 (A) cloroplasti
 (B) centrioli
 (C) leucoplasti
 (D) tracheidi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3004 Il citoscheletro è formato da** D
 (A) soltanto microtubuli
 (B) microfilamenti e microtubuli
 (C) microtubuli e filamenti intermedi
 (D) microtubuli, micro filamenti e filamenti intermedi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3005 La frequenza f in un moto armonico è legata al periodo T dalla relazione** A
 (A) $f = T^{-1}$
 (B) $f = 2 \pi T$
 (C) $f = 2 \pi / T$
 (D) $f = T$

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3006 I ribosomi sono** B
(A) piccole particelle di RNA e proteine che costituiscono le sedi di produzione di DNA
(B) piccole particelle di RNA e proteine che sono coinvolte nella produzione delle proteine
(C) piccole particelle di DNA che costituiscono le sedi di produzione delle proteine
(D) piccole particelle di RNA e proteine che non costituiscono le sedi di produzione delle proteine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3007 L'energia meccanica di un corpo è uguale** C
(A) alla sua energia cinetica
(B) alla sua energia potenziale
(C) alla somma della sua energia cinetica e potenziale
(D) alla differenza tra la sua energia cinetica e potenziale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3008 Se $\log_2 x = 9$, è $x =$** C
(A) 10^9
(B) 18
(C) 512
(D) 9^2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3009 L'anabolismo è** A
(A) il processo di formazione di molecole
(B) sinonimo di metabolismo
(C) processo di degradazione di molecole
(D) una patologia anale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3010 Qual è la differenza tra i termini nucleoside e nucleotide?** B
(A) Non c'è differenza
(B) Il nucleoside è un nucleotide privo del gruppo fosforico
(C) Il nucleoside è un nucleotide privo del gruppo solforico
(D) Il nucleotide è un nucleoside privo del gruppo fosforico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3011 L'espressione $(x^2 - 2x - 1)$ è uguale a** A
(A) $x(x - 2) - 1$
(B) $(x - 1)(x + 1)$
(C) $(x + 1)^2$
(D) $(1 - x)^2$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3012 La pressione di un'atmosfera è** D
(A) la pressione a livello del mare in qualsiasi giorno dell'anno
(B) la pressione esercitata da una colonna d'acqua di 76 m d'altezza
(C) la pressione atmosferica a 76 m dal livello del mare a 4 °C
(D) la pressione esercitata da una colonna di mercurio di 76 cm d'altezza a 0 °C
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3013 Le cavità polmonari terminali dell'albero respiratorio, dove avvengono gli scambi gassosi, sono** C
(A) bronchi
(B) i bronchioli terminali
(C) gli alveoli
(D) gli pneumociti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3014 La penetrazione di un virus o di una sua parte all'interno di una cellula è chiamata** C
(A) infestazione
(B) tumore
(C) infezione
(D) viremia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3015 Nel piano x,y le due equazioni $y = -6$ e $y = x^2$ rappresentano** A

- (A) una retta e una parabola che non si incontrano
- (B) una retta e un'iperbole che non si incontrano
- (C) una retta e una parabola che si incontrano in due punti
- (D) una retta e un'iperbole che si incontrano in due punti
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3016 La pressione si può misurare in** E
(A) N
(B) N/m
(C) mm
(D) N/m³
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3017 Dato un insieme di n numeri, la loro media aritmetica è** C
(A) la somma dei numeri divisa per 2
(B) la somma del valore massimo e del valore minimo divisa per 2
(C) la somma dei numeri divisa per n
(D) la semidifferenza tra il valore massimo e il valore minimo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3018 Il comune zucchero da cucina è** B
(A) il glucosio
(B) il saccarosio (glucosio+fruttosio)
(C) il fruttosio
(D) il maltosio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3019 Per qualsiasi x, è $\sin x \cdot \cos x =$** A
(A) $0,5 \cdot \sin 2x$.
(B) $0,5 \cdot \cos 2x$.
(C) $\sin (x/2)$
(D) $\cos (x/2)$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3020 Qual è l'elemento Nichel?** A
(A) Ni
(B) H₂O
(C) C₆H₆
(D) N₂O₂
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3021 La struttura primaria di una proteina, formata da una o più catene polipeptidiche, è definita da** D
(A) la disposizione assunta dalle catene polipeptidiche quando sono denaturate
(B) il ripiegamento ad alfa-elica presente in alcuni tratti delle catene polipeptidiche
(C) la forma assunta dalla proteina per la presenza di ponti disolfuro
(D) l'ordine di successione degli amminoacidi nelle catene polipeptidiche
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3022 La molalità di una soluzione esprime** B
(A) il numero di moli in 100 mL di solvente
(B) il numero di moli in 1000 g di solvente
(C) il numero di moli in 1000 mL di soluzione
(D) il numero di grammi in 100 g di soluzione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3023 Il simbolo F identifica l'elemento** B
(A) ferro
(B) fluoro
(C) fosforo
(D) fermio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3024 Degli aracnidi fanno parte** C
(A) insetti
(B) farfalle
(C) ragni
(D) gamberi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3025 Un corpo rigido sospeso per un punto fisso qualsiasi** A
 (A) può ruotare
 (B) può traslare
 (C) può rototraslare
 (D) non può muoversi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3026 La struttura corrispondente al 2-butino è** B
 (A) $\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 (B) $\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$
 (C) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$
 (D) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3027 È possibile far passare il calore da un corpo più freddo a un corpo più caldo?** B
 (A) No, mai
 (B) Sì, se si spende energia nel processo
 (C) Sì, se il corpo più freddo ha un calore specifico più elevato
 (D) Sì, se il corpo più caldo ha un calore specifico più elevato
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3028 Data la funzione $y = a + bx$, se x si raddoppia, di quanto aumenta y?** D
 (A) b
 (B) 2b
 (C) 2a
 (D) bx
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3029 Se l'equazione $x^2 - 6x + k = 0$ ha una radice uguale a 4, quanto vale l'altra?** D
 (A) Dipende da K
 (B) 1
 (C) -2
 (D) 2
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3030 E' diploide** E
 (A) lo spermatozoo
 (B) l'uovo
 (C) l'ovulo
 (D) il polocita
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3031 Qual è la struttura del 2-4 esadiene?** C
 (A) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 (B) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$
 (C) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$
 (D) $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3032 Una caloria (cal) equivale a** D
 (A) 1 W
 (B) 1/273 J
 (C) 1 erg * m
 (D) 4,18 J
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3033 Quando il punto di applicazione di una forza F subisce uno spostamento S, il lavoro è nullo** D
 (A) se $F = 0$
 (B) se $S = 0$
 (C) se entrambi F e S sono nulli
 (D) non solo nei casi A) B) C)
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3034 Nella molecola H_2 , i due atomi di idrogeno sono uniti da un legame** B
 (A) ionico
 (B) covalente
 (C) a ponte di idrogeno

- (D) covalente con parziale carattere ionico
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3035 Per selezione naturale si intende** A
(A) la scelta, sempre operata dalla natura, degli individui meglio adattati ad un determinato ambiente
(B) l'insieme delle mutazioni vantaggiose
(C) l'insieme delle mutazioni svantaggiose
(D) la libera scelta del partner per formare coppie con individui più adatti ad un dato habitat naturale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3036 La formula del solfuro di sodio è** D
(A) Na_2SO_4
(B) Na_2SO_3
(C) NaSO_4
(D) Na_2S
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3037 Si definisce quantità di calore necessaria per elevare di 1°C un Kilogrammo di sostanza** C
(A) il calore latente
(B) il calore specifico
(C) la kilocaloria
(D) la capacità termica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3038 La microflora della vite è costituita da** C
(A) batteri.
(B) muffe.
(C) batteri, muffe e lieviti.
(D) batteri e muffe.
(E) lieviti.
- 3039 Per trasporto attivo si intende quello per cui** C
(A) una sostanza attraversa la membrana plasmatica senza dispendio di energia
(B) una sostanza non riesce ad attraversare la membrana plasmatica anche con dispendio di energia
(C) una sostanza attraversa la membrana plasmatica con dispendio di energia
(D) una sostanza, quando attraversa la membrana plasmatica, produce energia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3040 Il prodotto ionico dell'acqua $[\text{H}^+]$ $[\text{OH}^-]$ è uguale a** B
(A) 14
(B) 10^{-14}
(C) 10^{-7}
(D) 7
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3041 Individuare il gas nobile** B
(A) H_2
(B) Ar
(C) Cs
(D) Po
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3042 Ogni C dell'etano ha ibridazione** D
(A) sp
(B) sp^2
(C) sp^2 d
(D) sp^3
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3043 Nel glicerolo i gruppi ossidrilici sono** D
(A) tutti primari
(B) tutti secondari
(C) tutti terziari
(D) due primari e uno secondario
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3044 In un legame covalente si ha** E
 (A) la partecipazione di 2 atomi di idrogeno
 (B) la messa in comune di atomi
 (C) la perdita di elettroni
 (D) l'interazione tra una carica positiva ed una negativa
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3045 La scissione del glucosio è detta** E
 (A) glicogenolisi
 (B) defosforilazione
 (C) ciclo di Krebs
 (D) gluconeogenesi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3046 Gli elementi alcalini** D
 (A) sono ossidanti
 (B) acquistano elettroni
 (C) non sono ionizzabili
 (D) cedono elettroni ossidandosi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3047 La tangente di un angolo è** A
 (A) il rapporto tra il seno ed il coseno dell'angolo
 (B) la perpendicolare all'angolo
 (C) la parallela all'angolo
 (D) il rapporto tra il coseno ed il seno dell'angolo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3048 Dire quale delle seguenti unità di misura NON può essere usata per indicare il peso di un corpo** B
 (A) dine
 (B) joule
 (C) newton
 (D) grammo-peso
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3049 Nella tavola periodica degli elementi il numero atomico lungo un periodo** B
 (A) diminuisce progressivamente
 (B) aumenta progressivamente
 (C) resta invariato
 (D) varia in modo casuale
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3050 Il gruppo ossidrilico ($-OH$) è presente** C
 (A) nei chetoni
 (B) nelle ammine
 (C) negli alcoli
 (D) negli idrocarburi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3051 Che tipo di ibridazione degli orbitali presentano gli atomi di C nell'etere dimetilico?** A
 (A) sp^3
 (B) sp^2
 (C) sp
 (D) $sp^3 d^2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3052 L'insieme dei valori assunti, per x reale, dalla funzione $f(x) = \sin^2 x$** B
 (A) è l'intervallo $(-1, 1)$ estremi inclusi
 (B) è l'intervallo $(0, 1)$ estremi inclusi
 (C) è l'insieme dei numeri reali
 (D) è l'intervallo $(0, \pi)$ estremi inclusi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3053 Nel Sistema Internazionale SI, l'unità di misura della forza è** B
 (A) la dina
 (B) il newton

- (C) il watt
- (D) il joule
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3054 Per ogni molecola di glucosio alla fine del ciclo respiratorio si formano** A
- (A) 38 molecole di ATP
 - (B) 2 molecole di ATP
 - (C) 12 molecole di ATP
 - (D) 6 molecole di ATP
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3055 I geni sono** E
- (A) le particelle elementari dell'intelletto
 - (B) i siti attivi di un enzima
 - (C) i prodotti della segregazione meiotica
 - (D) parti di membrana cellulare
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3056 Le armature di un condensatore piano e isolato vengono allontanate. La differenza di potenziale tra le armature** A
- (A) aumenta
 - (B) diminuisce
 - (C) resta costante
 - (D) non è definibile
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3057 I ribosomi sono costituiti da** A
- (A) RNA e proteine
 - (B) DNA e proteine
 - (C) RNA e DNA
 - (D) due cromatidi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3058 Le configurazioni possibili in un "byte" (otto cifre binarie) sono** B
- (A) 512
 - (B) 256
 - (C) 64
 - (D) 1024
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3059 Nella reazione $\text{Br}_2 + 2\text{Fe}^{2+} \rightarrow 2\text{Br}^- + 2\text{Fe}^{3+}$** A
- (A) il bromo si riduce, il ferro si ossida
 - (B) il bromo si ossida, il ferro si riduce
 - (C) il bromo è il riducente, il ferro è l'ossidante
 - (D) il bromo perde 3 elettroni, il ferro li guadagna
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3060 A cosa è uguale 0,0076?** C
- (A) 76/100
 - (B) 76/1.000
 - (C) 76/10.000
 - (D) 76/100.000
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3061 Lo scambio di geni tra cromosomi omologhi è detto** A
- (A) crossing-over
 - (B) linkage
 - (C) feedback
 - (D) test cross
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3062 Una popolazione, che è inizialmente di 32 batteri, aumenta del 50% ogni ora. Di quanti batteri sarà dopo 4 ore?** D
- (A) 100
 - (B) 112
 - (C) 128
 - (D) 162
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3063 Il filamento di una lampadina è percorso da un'intensità di corrente di 1A. Quanti elettroni al secondo attraversano la sezione del conduttore?** B
(A) Un elettrone/secondo
(B) Tra 10^{18} e 10^{19} elettroni/secondo
(C) Tra 10^{-18} e 10^{-19} elettroni/secondo
(D) 10^3 elettroni/secondi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3064 Il maltosio è formato da** B
(A) glucosio + fruttosio
(B) glucosio + glucosio
(C) glucosio + galattosio
(D) fruttosio + fruttosio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3065 Un triangolo, un quadrato, un pentagono e un cerchio hanno perimetro uguale: che cosa si può dire delle loro aree?** C
(A) Il quadrato ha quella massima
(B) Il triangolo ha quella massima
(C) Il cerchio ha quella massima
(D) Il pentagono ha quella massima
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3066 Un'abbondante disponibilità di azoto favorisce:** A
(A) lo sviluppo vegetativo
(B) la produttività
(C) i funghi
(D) i virus
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3067 Gli studi di Carlo Linneo si basavano su** C
(A) ecologia
(B) geologia
(C) classificazione degli organismi
(D) biofisica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3068 Un atomo di iodio** B
(A) è più elettronegativo del Cloro
(B) può combinarsi con un altro atomo di iodio mediante legame covalente omopolare
(C) può combinarsi con un altro atomo di iodio mediante legame covalente elettrostatico
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3069 Otto zampe e le ghiandole velenifere sono possedute da** B
(A) batteri
(B) aracnidi
(C) insetti
(D) crostacei
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3070 Nei metazoi durante l'oogenesi si producono** C
(A) 4 cellule uovo
(B) 2 cellule uovo e 2 globuli polari
(C) 1 cellula uovo e 3 globuli polari
(D) 3 cellule uovo e 1 globulo polare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3071 Quando un organismo si dice eterotrofo?** A
(A) organismi che si nutrono di vari organismi o parti di essi
(B) organismi che si fabbricano da soli il loro nutrimento
(C) organismi che vivono nell'acqua
(D) organismi che si adattano ad ogni ambiente
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3072 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** A
(A) 200; 300; 500

- (B) 200; 200; 600
- (C) 200; 400; 400
- (D) 500; 200; 300
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3073 Le valvole sono** C
- (A) apparati anatomici riscontrabili solo nel cuore
 - (B) apparati anatomici riscontrabili solo nelle vene
 - (C) apparati anatomici riscontrabili nel cuore e nei vasi
 - (D) apparati funzionali del cuore
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3074 Nei mammiferi, i cromosomi mancano** C
- (A) in tutte le cellule
 - (B) nelle cellule nervose
 - (C) negli eritrociti
 - (D) nelle cellule epiteliali
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3075 Una calamita esercita forze su una carica elettrica?** C
- (A) Sì, sempre
 - (B) No, mai
 - (C) È possibile, se la carica è in movimento
 - (D) Sì, ma a patto che il supporto della carica sia metallico
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3076 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?** C
- (A) Quella che segue i tornanti, perché percorre uno spazio più lungo
 - (B) Quella che si arrampica, perché deve produrre un maggiore sforzo
 - (C) Compiono lo stesso lavoro
 - (D) Il lavoro dipende dal tempo impiegato per la scalata
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3077 Gli anticorpi sono** E
- (A) ormoni
 - (B) vitamine
 - (C) grani
 - (D) endotossine
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3078 Il PIL è una sigla che sta per** D
- (A) Libero Prodotto Italiano
 - (B) Paese a Identità Locale
 - (C) Pronto Intervento Locale
 - (D) Prodotto Interno Lordo
 - (E) Piccola Industria Locale
- 3079 Quale delle seguenti coppie di parole ha una sua coerenza interna** D
- (A) Eresia - Calvizie
 - (B) Emesi - Prurito
 - (C) Setticiemia - Perdita di sangue dal naso
 - (D) Acatisia - Iperattività motoria
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3080 A quale elemento neutro, non eccitato, appartiene la seguente struttura elettronica esterna $2s^2 2p^2$?** C
- (A) Fe
 - (B) O
 - (C) C
 - (D) N
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3081 Dopo l'introduzione del DDT alcune mosche mostrarono una notevole resistenza a questo insetticida. Quale di queste teorie interpretative sembra la più corretta?** A
- (A) Preesistevano mosche che presentavano un meccanismo biochimico che poteva renderle resistenti al DDT

- (B) si tratta di un fenomeno fenotipico
- (C) si tratta di un fenomeno che ha del paranormale
- (D) impossibile, le mosche con l'introduzione del DDT vennero tutte distrutte
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3082 Per qualsiasi valore di un numero intero n , quale dei risultati delle seguenti espressioni è un numero intero dispari: I) $2n + 1$; II) $2n + 4$; III) $2n - 3$** A
 (A) solo la I e la III
 (B) solo la II
 (C) solo la III
 (D) solo la I e la II
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3083 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** C
 (A) 8000 J
 (B) 32000 J
 (C) 64000 J
 (D) 90000 J
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3084 Un non metallo in presenza di ossigeno da** B
 (A) acido
 (B) anidride
 (C) idrossido
 (D) acqua
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3085 L'espressione: $4 \cdot 10^0 + 5 \cdot 10^1 + 3 \cdot 10^2 + 7 \cdot 10^3$ vale** A
 (A) 7354
 (B) 7350
 (C) 4735
 (D) 4537
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3086 Nell'insieme dei numeri reali $8^{2/3} =$** B
 (A) $16/3$
 (B) 4
 (C) $1/12$
 (D) $64/3$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3087 Si lancia un sasso verso l'alto con velocità 10 m/s. Il dislivello che supererà è pari a metri** E
 (A) $\sqrt{10}/(2 \cdot 9,8)$
 (B) $\sqrt{5}/9,8$
 (C) $\sqrt{2} \cdot 9,8 \cdot 10$
 (D) $100/9,8$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3088 Un corpo rigido è in equilibrio se** E
 (A) la risultante delle forze agenti su di esso è nulla
 (B) la risultante dei momenti agenti su di esso è nulla
 (C) il suo baricentro ha velocità nulla
 (D) il suo baricentro ha accelerazione nulla
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3089 La terapia solare ha costituito per lungo tempo nella prima metà del secolo XX una strategia per combattere** A
 (A) Il rachitismo
 (B) L'herpes
 (C) Le macchie solari
 (D) Il danneggiamento della pelle per i soggetti albinici
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3090 In un parallelogramma ciascuna delle diagonali, rispetto al semiperimetro, ha lunghezza** B
 (A) certamente maggiore

- (B) certamente minore
- (C) una maggiore, l'altra minore
- (D) uguale
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3091 L'acido fosforoso H_3PO_3 è** B
(A) un acido monoprotico
(B) un acido triprotico
(C) un acido biprotico
(D) una base trivalente
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3092 La reazione di neutralizzazione avviene tra** C
(A) due acidi
(B) un acido ed un alcool
(C) una base ed un acido
(D) un acido ed una ammina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3093 Fanno parte del regno delle monere** D
(A) alghe e virus
(B) batteri e plasmodi
(C) platelminti
(D) batteri e alghe azzurre
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3094 Il propano è un** C
(A) alchene
(B) alchino
(C) alcano
(D) composto aromatico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3095 L'espressione: $5 \cdot 10^0 + 5 \cdot 10^1 + 2 \cdot 10^2 + 3 \cdot 10^3$ vale** D
(A) 3200
(B) 3250
(C) 5523
(D) 3255
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3096 NeI fiore delle Angiosperme la parte non fertile è costituita** A
(A) dai sepali e dai petali
(B) dall'ovulo
(C) dal gineceo e dall'androceo
(D) dal polline
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3097 L'ohm misura** A
(A) una resistenza
(B) una carica magnetica
(C) un flusso magnetico
(D) un lavoro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3098 Il simbolo Mn corrisponde a** A
(A) manganese
(B) mercurio
(C) non esiste
(D) molibdeno
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3099 In un atomo quanti elettroni possono avere gli stessi valori per tutti i quattro numeri quantici?** D
(A) 6
(B) 10
(C) 2
(D) nessuno
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3100 L'organismo nel quale la coppia di geni che corrisponde ad un dato carattere è costituita da geni identici, è** D
 (A) diploide
 (B) eterozigote
 (C) aploide
 (D) omozigote
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3101 Il peso equivalente del ferro (P.A.= 55,84) nel cloruro ferrico è circa** C
 (A) 55,84
 (B) 27,92
 (C) 18,61
 (D) 13,96
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3102 Un atomo di carbonio si definisce terziario se** C
 (A) è il terzo della catena carboniosa
 (B) è coinvolto in un triplo legame
 (C) è legato ad altri tre atomi di carbonio
 (D) è ibridato SP 3
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3103 Una soluzione 1N (normale) contiene** C
 (A) 1 grammo di soluto per millimetro cubico di soluzione
 (B) 1 mole di soluto per 1000 g di solvente
 (C) 1 grammo equivalente di soluto per litro di soluzione
 (D) 1 grammo equivalente di soluto per 1000 g di solvente
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3104 La sessualità consiste** C
 (A) nell'esistenza di individui diversi morfologicamente nella stessa specie
 (B) nell'esistenza di cellule specializzate per la riproduzione
 (C) nell'esistenza di gameti differenti, capaci di fondere il proprio patrimonio genetico
 (D) nell'esistenza di una pulsione riproduttiva
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3105 L'energia cinetica di un corpo in caduta libera in assenza di attrito** A
 (A) aumenta al ridursi della quota
 (B) è costante
 (C) diminuisce al ridursi della quota
 (D) dipende dalle caratteristiche del corpo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3106 Se, in acqua di mare, il prodotto $d \cdot g$ (densità * accelerazione di gravità) ha un valore numerico vicino a 10^4 , le adatte unità di misura saranno** C
 (A) Pascal/m²
 (B) Joule/m²
 (C) N/m³
 (D) Dine/cm²
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3107 La formula dell'acetone è** A
 (A) CH₃—CO—CH₃
 (B) CH₃—CH₂—OH
 (C) CH₃—Cl
 (D) C₆H₅—COOH
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3108 Il processo di maturazione dei frutti comporta** D
 (A) una diminuzione dei carboidrati semplici ed un aumento dell'acidità
 (B) un aumento della consistenza della polpa ed una diminuzione dei carboidrati semplici
 (C) un aumento dei carboidrati semplici e un aumento della consistenza della polpa
 (D) un aumento dei carboidrati semplici e una diminuzione della consistenza della polpa
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3109 Il valore dell'espressione $\sin^2 a - \cos^2 a$ è** C
 (A) sempre nullo
 (B) sempre uguale a 1
 (C) dipende dal valore di a

- (D) sin 2a
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3110 Durante la fusione del ghiaccio alla pressione di 1 atm la temperatura è** C
(A) di pochissimo superiore a 0 °C
(B) assai superiore a 0 °C
(C) uguale a 0 °C
(D) di poco inferiore a 0 °C
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3111 Che cosa è l'acetato di butile?** E
(A) Un etere
(B) Un'anidride
(C) Un acido carbossilico
(D) Un chetone
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3112 Che cosa si ottiene quando il cloruro di sodio viene sciolto in acqua?** C
(A) Un miscuglio
(B) Un composto
(C) Una soluzione
(D) Una sospensione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3113 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** C
(A) + 8 J
(B) - 4 J
(C) 0
(D) + 4 J
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3114 Qual è la differenza fra atomo di carbonio primario e secondario?** D
(A) Il primario è il più importante; il secondario è meno importante
(B) Il primario si trova in un alcool; il secondario in un etere
(C) Il primario si trova in un etere; il secondario in un alcool
(D) Il primario è legato solo ad un altro atomo di carbonio, il secondario ad altri due
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3115 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 Kcal** C
(A) 4,5
(B) 78,0
(C) 90,5
(D) 94,6
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3116 L'atomo di Se, con numero di massa 80 e numero atomico 34, contiene nel nucleo** D
(A) 5 protoni e 2 neutroni
(B) 17 protoni e 80 neutroni
(C) 7 protoni ed 8 neutroni
(D) 34 protoni e 46 neutroni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3117 La tensione superficiale è una proprietà caratteristica dei** A
(A) liquidi
(B) solidi
(C) gas
(D) vapori
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3118 Gli antociani sono** D
(A) acidi della polpa.
(B) zuccheri della polpa.
(C) composti azotati delle bucce.

- (D) flavonoidi delle bucce.
- (E) acidi delle bucce e dei vinaccioli.

- 3119 L'equazione $x^2 + 49 = 0$ ha soluzioni** C
- (A) $x = -7$
 - (B) $x = +7; -7$
 - (C) non reali
 - (D) $x = 7$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3120 Quando una reazione procede spontaneamente?** A
- (A) Quando il $\Delta G < 0$
 - (B) Quando il $\Delta H > 0$
 - (C) Quando il $\Delta S = 0$
 - (D) Quando il $\Delta G > 0$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3121 La densità di un corpo si misura nel S. I. in** A
- (A) kg/m^3
 - (B) N/m^3
 - (C) è un numero puro
 - (D) dine/cm^3
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3122 Un corpo ha la massa di una tonnellata. Qual è il suo peso, espresso nel Sistema Internazionale (MKSA)?** A
- (A) 9800 N
 - (B) 980 N
 - (C) 98 N
 - (D) 9,8 N
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3123 Cosa indica in chimica il simbolo Hg?** C
- (A) Indica l'acidità di una soluzione espressa in grammi
 - (B) Non ha alcun senso in chimica
 - (C) È il simbolo del mercurio
 - (D) È il prodotto dell'elio con l'accelerazione di gravità
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3124 Si definisce ossidante una sostanza che** B
- (A) perde elettroni
 - (B) acquista elettroni
 - (C) non acquista, né perde elettroni
 - (D) attiva la sintesi proteica
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3125 Gli insetti presentano il corpo suddiviso in** B
- (A) prosoma e opistosoma
 - (B) capo, torace e addome
 - (C) antenne, antennule, capo e addome
 - (D) cefalon, pleon e telson
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3126 I possibili resti della divisione di un numero per 10 sono** A
- (A) tutti i numeri naturali < 10
 - (B) tutti i numeri naturali > 10
 - (C) qualsiasi numero naturale
 - (D) tutti i numeri naturali < 9
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3127 $5 + 1/2 + 1/3 =$** B
- (A) $7/6$
 - (B) $35/6$
 - (C) $27/6$
 - (D) $30/5$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3128 La probabilità che lanciando 4 volte una moneta non truccata, esca sempre testa è** A

- (A) 1/16
- (B) 1/4
- (C) 1/8
- (D) 3/16
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3129 Un'onda elettromagnetica di frequenza f si propaga nel vuoto con velocità c . La sua lunghezza d'onda, λ , è data da D

- (A) $\lambda = 1/f$
- (B) $\lambda = cf$
- (C) $\lambda = f/c$
- (D) $\lambda = c/f$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3130 Il 5% del 10% di un numero è 1. Qual è il numero? B

- (A) 100
- (B) 200
- (C) 1000
- (D) 2000
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3131 Un conduttore ohmico, cui è applicata una differenza di potenziale, è percorso da corrente elettrica. Quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA? D

- (A) Corrente e resistenza sono direttamente proporzionali
- (B) Corrente e potenza sono direttamente proporzionali
- (C) Corrente e tensione sono inversamente proporzionali
- (D) Corrente e tensione sono direttamente proporzionali
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3132 l'equazione: $9 = 3 * x/4$ ha come soluzione D

- (A) $x = 12/9$
- (B) $x = 3$
- (C) $x = 27/4$
- (D) $x = 12$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3133 $x^2 + y^2 - 1 - 2xy$ è riducibile a B

- (A) $(x-y)(x+y)-1$
- (B) $(x-y-1)(x-y+1)$
- (C) $(x-y)^2 + 1$
- (D) $(x-y-1)(x+y+1)$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3134 I cromosomi sono C

- (A) strutture dei mitocondri
- (B) organelli citoplasmatici
- (C) strutture filamentose composte principalmente da DNA
- (D) strutture della membrana plasmatica
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3135 10 cm³ di acqua hanno una massa praticamente uguale a B

- (A) 1 g
- (B) 10 g
- (C) 1 kg
- (D) 10 kg
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3136 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? B

- (A) 1/9
- (B) 1/8
- (C) 1/3
- (D) 1/16
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3137 Cosa si intende per serie omologa? D

- (A) Una famiglia di composti tutti uguali
- (B) Una famiglia di composti i cui componenti differiscono per la disposizione degli atomi di idrogeno

- (C) Una famiglia di composti i cui componenti differiscono per la disposizione degli atomi di carbonio
(D) Una serie di composti nella quale ogni termine differisce dal successivo per una quantità costante
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3138 Un triangolo rettangolo ha un cateto lungo 4 e area 8. Il quadrato dell'ipotenusa è pari a** D
(A) 8
(B) 17
(C) 20
(D) 32
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3139 L'energia cinetica media delle molecole di un gas dipende** E
(A) dalla natura del gas
(B) dalla pressione esercitata dal gas
(C) dal volume occupato dal gas
(D) dalla presenza di altri gas nel recipiente
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3140 La somma algebrica degli angoli interni di un triangolo è** B
(A) 90°
(B) 180°
(C) 3000
(D) 280°
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3141 L'ossigeno è trasportato in maggioranza** C
(A) disciolto nel plasma
(B) dalle piastrine
(C) dagli eritrociti
(D) dai leucociti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3142 Cellule poste in una soluzione ipotonica** A
(A) scoppiano
(B) si raggrinziscono
(C) induriscono la parete impedendo il passaggio di acqua e soluti
(D) producono sostanze mucillaginose
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3143 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?** C
(A) E
(B) $E/2$
(C) 2 E
(D) 4 E
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3144 Se la distanza tra due cariche elettriche di segno opposto viene raddoppiata, la forza di attrazione** E
(A) aumenta di un fattore 2
(B) aumenta di un fattore 4
(C) non varia
(D) diminuisce di un fattore 2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3145 Gli orbitali atomici sono** B
(A) orbite in cui si muovono i neutroni
(B) zone di spazio attorno al nucleo entro cui è probabile trovare uno o due elettroni
(C) zone spaziali occupate dal nucleo
(D) traiettorie percorse dagli atomi nel loro moto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3146 I tessuti connettivi** B
(A) permettono i movimenti del corpo
(B) hanno funzione di sostenere l'organismo e di connettere insieme tessuti e organi

diversi

(C) permettono la trasmissione degli stimoli

(D) hanno funzione di sostenere l'organismo, ma non di connettere insieme tessuti e organi diversi

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3147 Nel S.I. l'unità di misura del calore è E

(A) la caloria

(B) l'erg

(C) il watt

(D) il cavallo

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3148 Sapendo che l'accelerazione di gravità vale $9,8 \text{ m/s}^2$, qual è il peso di un corpo di massa 10 kg? B

(A) 9,8 N

(B) 98 N

(C) 980 N

(D) 0,98 N

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3149 Quale dei seguenti composti è un alcool? B

(A) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—COOH}$

(B) $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{OH}$

(C) COOH—COOH

(D) $(\text{CH}_3)_2\text{—CH}_2\text{—CH}_3$

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3150 L'mRNA è B

(A) un acido nucleico che contiene il genoma cellulare

(B) un acido nucleico che dirige la sintesi proteica

(C) una macromolecola la cui funzione non è stata ancora determinata

(D) il prodotto di delezione del materiale genetico

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2251 I funghi che attaccano la vite sono** C
 (A) sempre dannosi
 (B) non dannosi
 (C) in qualche caso utili
 (D) sempre utili
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2252 La saccarina** B
 (A) E' uno zucchero come il saccarosio
 (B) E' molto dolce
 (C) E' amara e sgradevole
 (D) E' un prodotto naturale
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2253 Quando due o più elementi si combinano tra loro si formano** C
 (A) atomi
 (B) protoni
 (C) composti chimici
 (D) elettroni
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2254 Riscaldando del grasso con una base alcalina si ottiene** A
 (A) sapone e glicerolo
 (B) trigliceridi
 (C) cerami de
 (D) steroli e acidi grassi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2255 Il composto $C_{20}H_{42}$ che nome ha?** B
 (A) Ventano
 (B) Eicosano
 (C) Dodecano
 (D) Di decano
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2256 Le cellule germinali divengono aploidi appena terminato il processo di** C
 (A) fecondazione
 (B) anfigmossia
 (C) meiosi
 (D) mitosi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2257 La funzione valvolare consiste in** A
 (A) nell'impedire il reflusso del sangue
 (B) nel fare passare il sangue ad intermittenza
 (C) nell'aprire determinati vasi solo in seguito a stimoli ormonali
 (D) Tutte le risposte sono giuste
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2258 Che cos'è una mutazione?** B
 (A) un'alterazione della sintesi proteica
 (B) un cambiamento della sequenza del DNA
 (C) un cambiamento della sequenza del RNA
 (D) capacità di adattamento nell'ambiente
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2259 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)?** C
 (A) 13,5 °C
 (B) 150 °C
 (C) - 123 °C
 (D) 54 °C
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2260 1 Å vale** C
 (A) 10^{-8} m
 (B) 10^{-9} m

- (C) 10^{-10} m
 (D) 10^{-11} m
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2261 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** C
 (A) R
 (B) $2 * R$
 (C) $R/2$
 (D) $R/4$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2262 Ai morsetti di due resistenze R1 e R2 sono applicate rispettivamente le differenze di potenziale elettrico V1 e V2. Si sa che: R1 vale due volte R2 e inoltre V1 vale un mezzo di V2. Che relazione c'è tra le potenze P1 e P2 dissipate rispettivamente da R1 e R2 per effetto Joule?** A
 (A) $P1 = (1/8) P_2$
 (B) $P1 = (1/4) P_2$
 (C) P1 è uguale a P_2
 (D) $P1 = (4) P_2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2263 Il momento di una forza rispetto ad un punto** A
 (A) è una grandezza vettoriale
 (B) è l'istante in cui viene applicata
 (C) è una funzione del tempo
 (D) si misura in $N * s$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2264 La desinenza caratteristica delle aldeidi è** C
 (A) ano
 (B) ene
 (C) ale
 (D) one
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2265 Il legame tra l'ossigeno e l'idrogeno in una molecola d'acqua è** D
 (A) ionico
 (B) a idrogeno
 (C) dativo
 (D) covalente
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2266 Una soluzione è ipertonica rispetto al sangue quando** B
 (A) la pressione osmotica è uguale a quella del sangue
 (B) la pressione osmotica è superiore a quella del sangue
 (C) la concentrazione dello ione idrogeno è superiore a quella del sangue
 (D) la concentrazione dello ione idrogeno è uguale a quella del sangue
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2267 I cromosomi sessuali sono presenti** E
 (A) solo nello spermatozoo
 (B) solo nell'ovulo
 (C) solo nelle cellule sessuali
 (D) solo nello zigote
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2268 Qual è il pH di una soluzione acquosa di NaCl 0,2 Molare?** C
 (A) 4,0
 (B) 7,8
 (C) 7,0
 (D) 2,0
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2269 Un clone è** C
 (A) una popolazione che deriva per via agamica o partenogenetica da almeno due genitori
 (B) un individuo ottenuto in laboratorio
 (C) una popolazione che deriva per via partenogenetica o agamica da un solo genitore

- (D) un figlio avuto per fecondazione artificiale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2270 L'idrossido di alluminio corrisponde alla formula** B
(A) Al_2O_3
(B) $\text{Al}(\text{OH})_3$
(C) $\text{Al}_3(\text{OH})_3$
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2271 Quale di queste affermazioni è CORRETTA?** C
(A) A $\text{pH} = 8$ si ha la stessa concentrazione di H^+ e OH^-
(B) A $\text{pH} = 8$ la concentrazione di H^+ è maggiore di quella di OH^-
(C) A $\text{pH} = 8$ la concentrazione di OH^- è maggiore di quella di H^+
(D) Il pH non dipende dalla concentrazione di OH^-
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2272 Velocità e accelerazione, nel moto circolare uniforme** C
(A) hanno la stessa direzione e lo stesso verso
(B) hanno la stessa direzione e verso opposte
(C) hanno direzioni perpendicolari
(D) hanno direzioni le quali formano un angolo che dipende dalla frequenza di rotazione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2273 Il propanolo è un** B
(A) idrocarburo aromatico
(B) alcool
(C) aldeide
(D) chetone
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2274 La massa di un atomo è sostanzialmente determinata** D
(A) solo dai protoni
(B) solo dai neutroni
(C) solo dagli elettroni
(D) dai neutroni e dai protoni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2275 La mutazione è** A
(A) una variazione accidentale o indotta della sequenza di basi del genoma
(B) una segmentazione
(C) l'insieme degli stadi che portano alla formazione dell'insetto
(D) la fusione del pronucleo maschile e femminile all'interno della cellula uovo fecondata
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2276 Gli animali si scambiano segnali chimici di comunicazione sessuale. Essi sono** A
(A) i ferormoni
(B) l'adrenalina e la noradrenalina
(C) composti nutritivi
(D) acidi nucleici
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2277 Il denominatore comune delle seguenti frazioni $1/14$; $1/21$; $1/15$; $1/10$ è pari a** C
(A) 105
(B) 35
(C) 210
(D) 42
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2278 Due poligoni si dicono simili se** C
(A) i lati e gli angoli sono uguali
(B) gli angoli e i lati sono proporzionali
(C) i lati sono in proporzione e gli angoli sono uguali
(D) gli angoli sono in proporzione ed i lati uguali
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2279 Il reticolo endoplasmatico liscio ha la seguente funzione** C
(A) sintesi delle proteine

- (B) sostegno
- (C) metabolismo lipidico
- (D) centrale energetica
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2280 Si intende per ciclo cellulare** B
 (A) il giro compiuto da una cellula veicolata dal sangue
 (B) il periodo che va dalla fase G1 alla fase M
 (C) il periodo di divisione cellulare
 (D) il periodo G0
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2281 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?** B
 (A) Diminuisce
 (B) Aumenta
 (C) Non subisce variazioni
 (D) Non subisce variazioni solo se la pressione è costante
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2282 L'espressione $(9a^2 - 4)$ è equivalente a** A
 (A) $(3a-2)*(3a+2)$
 (B) $(2a-3)*(2a+3)$
 (C) $(3a+2)*(3a+2)$
 (D) $(3a-2)*(3a-2)$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2283 Indicare lo ione bicarbonato** B
 (A) $(CO_3^{2-})_2$
 (B) HCO_3^-
 (C) H_2CO_3
 (D) CO_2^{2-}
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2284 La formula dell'acido solfidrico è** C
 (A) H_2SO_4
 (B) H_2SO_3
 (C) H_2S
 (D) HSO_4
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2285 La centrifuga serve a creare un campo di gravità artificiale, pertanto viene utilizzata in biologia** D
 (A) non serve a nulla in biologia
 (B) a far penetrare determinate sostanze nelle cellule
 (C) a separare molecole a carica diversa
 (D) a separare gli organelli cellulari utilizzando le loro differenze di massa
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2286 Tangente di $n/6$ vale** D
 (A) $1/2$
 (B) $2/3$
 (C) $2\sqrt{4}$
 (D) $\sqrt{3}/3$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2287 Se una sostanza "X" si scioglie in esano e non in acqua, la molecola di "X" è** D
 (A) polare
 (B) ionica
 (C) idratata
 (D) non polare
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2288 Una colonna d'acqua alta 10 m esercita sul fondo una pressione il cui valore** C
 (A) è pari a 1000 mmHg
 (B) è superiore a 2 atm

- (C) supera di circa 1 atm la pressione esterna
- (D) è inferiore a 700 mmHg
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2289 In una soluzione il valore della concentrazione ossidrilionica è 10^{-6} M. $[H^+]$ sarà** C
- (A) 10^6
 - (B) 10^{-14}
 - (C) 10^{-8}
 - (D) 10^{-9}
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2290 Un eterocromosoma è** B
- (A) un cromosoma di forma anormale
 - (B) un cromosoma sessuale
 - (C) un qualunque cromosoma
 - (D) un cromosoma derivante dalla fusione di due cromosomi diversi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2291 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** A
- (A) vero
 - (B) falso
 - (C) vero solo in parte
 - (D) falso solo in parte
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2292 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** B
- (A) $4 * 10^{-2}$
 - (B) 40
 - (C) 50/2
 - (D) 50
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2293 Gli eritrociti sono** E
- (A) macrofagi
 - (B) monociti
 - (C) globuli bianchi e globuli rossi
 - (D) un tipo particolare di linfociti
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2294 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** B
- (A) 30 °C
 - (B) 60 °C
 - (C) 50 °C
 - (D) 33 °C
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2295 La probabilità che con cinque lanci di una moneta si verifichi l'evento testa-testa-croce-testa-testa è** A
- (A) 1/32
 - (B) 1/5
 - (C) 1/4
 - (D) 1/100
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2296 Gli elementi fisici e chimici dell'ambiente formano** B
- (A) i fattori biotici
 - (B) i fattori abiotici
 - (C) un ecosistema
 - (D) la biosfera
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2297 L'ATP è** C
- (A) acido tripotassico

- (B) acido alcalintrifosforico
- (C) acido adenosintrifosforico
- (D) aminoacido
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2298 L'equazione $x^3 = 1$ ammette** C
- (A) solo la radice 1
 - (B) tre radici reali
 - (C) una radice reale e due radici complesse coniugate
 - (D) tre radici complesse
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2299 L'energia potenziale di una palla lanciata verso l'alto è massima** A
- (A) nel punto più alto raggiunto
 - (B) al momento del lancio
 - (C) durante la salita
 - (D) nell'istante dell'impatto con il suolo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2300 Le spore sono** E
- (A) particelle virali
 - (B) prodotte dai protozoi
 - (C) organuli citoplasmatici
 - (D) organuli mitocondriali
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2301 A quale delle seguenti forze si può associare il concetto di campo conservativo? La forza** D
- (A) di attrito
 - (B) elettromotrice
 - (C) di viscosità
 - (D) peso
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2302 Qual è la differenza fra le onde utilizzate nelle trasmissioni radiofoniche e televisive?** B
- (A) Nelle trasmissioni radiofoniche si utilizzano onde sonore (o elastiche); nelle trasmissioni televisive si utilizzano onde luminose
 - (B) In entrambe le trasmissioni si usano onde elettromagnetiche, ma con lunghezze d'onda diverse
 - (C) In entrambe le trasmissioni si usano onde sonore (o elastiche), ma con lunghezza d'onda diverse
 - (D) Nelle trasmissioni radiofoniche si utilizzano onde elettromagnetiche; nelle trasmissioni televisive si trasmettono fasci di elettroni
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2303 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** E
- (A) esocitosi
 - (B) trasporto attivo
 - (C) fagocitosi
 - (D) diffusione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2304 Aggiungendo idrossido di calcio ad una soluzione** A
- (A) Il pH cresce
 - (B) Il pH diminuisce
 - (C) il pH non varia
 - (D) il pH diventa minore di 7
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2305 Se ho $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$, si tratta di un diene con doppi legami** A
- (A) isolati
 - (B) coniugati
 - (C) dispersi
 - (D) coniugati
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2306 L'espressione $0/(10^4 \cdot 10^{-6})$ vale** A
 (A) 0
 (B) 1
 (C) 10^2
 (D) 10^{-2}
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2307 CO rappresenta la formula** C
 (A) dell'anidride carbonica
 (B) del carburo di calcio
 (C) dell'ossido di carbonio
 (D) del cobalto
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2308 L'energia dei raggi X è** A
 (A) direttamente proporzionale alla loro frequenza
 (B) inversamente proporzionale alla loro frequenza
 (C) indipendente dalla loro frequenza
 (D) sempre costante
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2309 Il glucosio è solubile in acqua e non si scioglie in benzene. In relazione a questa caratteristica il glucosio è** B
 (A) ionico
 (B) polare
 (C) non polare
 (D) idratato
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2310 Siano $y = mx + k$; $y = m^1 x + k^1$ due rette del piano. Quale relazione deve sussistere affinché esse siano perpendicolari?** C
 (A) $m = m^1$
 (B) $k = k^1$
 (C) $m = -1/m^1$
 (D) $m = 1/m^1$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2311 Qual è il rapporto fra l'area di un cerchio di raggio unitario e l'area del quadrato inscritto?** C
 (A) π
 (B) π^2
 (C) $\pi/2$
 (D) $\pi - 2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2312 Indicare quale delle seguenti affermazioni è corretta** A
 (A) gli uccelli sono privi di denti
 (B) i mammiferi sono eterotermi
 (C) il pipistrello appartiene alla classe degli uccelli
 (D) l'uomo è oviparo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2313 Perché le ossa degli uccelli sono pneumatiche, cioè ripiene di aria?** C
 (A) per consentire i movimenti angolari
 (B) per immagazzinare come riserva di ossigeno
 (C) per essere più leggere onde facilitare il volo
 (D) in questo modo diventano elastiche
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2314 Un gas si espande a pressione costante. Durante l'espansione è sempre vero che il sistema** A
 (A) compie un lavoro
 (B) riceve lavoro
 (C) cede calore
 (D) si raffredda

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2315 I nematodi attaccano** D
 (A) il grappolo
 (B) le foglie
 (C) i germogli
 (D) le radici
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2316 Il plancton fa parte** A
 (A) del biomassa marino
 (B) del biomassa desertico
 (C) dell'interno della cellula
 (D) delle foreste
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2317 Perché la fotosintesi è essenziale per la vita?** E
 (A) fornisce energia termica
 (B) fornisce energia in forma utilizzabile solo dalle piante
 (C) fornisce energia in forma utilizzabile solo dagli erbivori
 (D) fornisce energia in forma utilizzabile solo dai carnivori
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2318 Quale dei seguenti glicidi NON è un monosaccaride?** C
 (A) Glucosio
 (B) Galattosio
 (C) Saccarosio
 (D) Fruttosio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2319 Il lattosio è formato da** E
 (A) fruttosio + galattosio
 (B) glucosio + fruttosio
 (C) mannosio + fruttosio
 (D) lattosio + saccarosio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2320 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** E
 (A) spontanea
 (B) irreversibile
 (C) equilibrata
 (D) omogenea
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2321 In un piano cartesiano, quale delle seguenti equazioni descrive una circonferenza?** C
 (A) $y + x = r$
 (B) $y = \sqrt{(r^2 + x^2)}$
 (C) $x^2 + y^2 = r^2$
 (D) $(x + y)^2 = r^2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2322 Due organismi appartengono alla stessa specie se** B
 (A) vivono nello stesso ecosistema
 (B) accoppiandosi danno prole fertile
 (C) presentano alcuni caratteri in comune
 (D) occupano la stessa nicchia ecologica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2323 Un elettroscopio messo vicino ad una sorgente di raggi X si scarica rapidamente perché** B
 (A) i raggi X hanno piccolissima lunghezza d'onda
 (B) i raggi X hanno potere ionizzante
 (C) i raggi X penetrano nei corpi
 (D) i raggi X sono costituiti da particelle cariche negativamente
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2324 Gli elettroni contenuti negli orbitali di tipo p, d, f, hanno numero quantico secondario rispettivamente** A
(A) 1, 2, 3
(B) - 1, - 2, - 3
(C) 0, 1, 2
(D) 3, 5, 7
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2325 Che cosa si intende con il termine di orbitale?** B
(A) l'orbita descritta dall'elettrone attorno al nucleo
(B) la regione di spazio nella quale è massima la probabilità di trovare l'elettrone
(C) la distanza massima dell'orbita con più energia
(D) la valenza dell'atomo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2326 Un padre ha 50 anni e il figlio 26. Quando l'età del padre sarà tripla di quella del figlio?** B
(A) Mai
(B) 14 anni fa
(C) Fra 14 anni
(D) Non è possibile stabilirlo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2327 Una delle soluzioni dell'equazione $\sin x = -1$ è** B
(A) $x = 0^\circ$
(B) $x = -90^\circ$
(C) $x = 180^\circ$
(D) $x = 90^\circ$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2328 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?** C
(A) La barca rimasta vuota galleggia con volume sommerso minore
(B) I soldatini affondano
(C) Il livello dell'acqua nella vasca è aumentato
(D) Il livello dell'acqua nella vasca è diminuito
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2329 I mitocondri sono importanti** C
(A) nella digestione cellulare
(B) nella sintesi proteica
(C) nella respirazione cellulare
(D) nella secrezione cellulare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2330 Indicare il catione alcalino.** A
(A) Li^+
(B) Ca^{2+}
(C) Cl^-
(D) Mg^{2+}
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2331 I cromosomi del sesso nella specie umana sono** B
(A) XX nel maschio ed XY nella femmina
(B) XY nel maschio ed XX nella femmina
(C) Y nel maschio ed X nella femmina
(D) XXY nel maschio ed XX nella femmina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2332 Nell'aria gli ultrasuoni sono onde elastiche** A
(A) con lunghezze d'onda minori di quelle dei suoni udibili
(B) con lunghezze d'onda maggiori di quelle dei suoni udibili
(C) con lunghezze d'onda uguali di quelle dei suoni udibili, ma con velocità di propagazione molto più elevata
(D) la domanda non ha senso perché gli ultrasuoni non sono onde elastiche
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2333 Che struttura ha la formaldeide** A

- (A) $\text{H}_2\text{C}=\text{O}$
- (B) $\text{CH}_3\text{-CHO}$
- (C) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{CH}_2\text{-CHO}$
- (D) $\text{H}_3\text{C-CO-CH}_3$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2334 Due rette di equazioni $y = mx$ e $y = nx$ sono tra loro perpendicolari se** A
- (A) $m \cdot n = -1$
 - (B) $m \cdot n = 1/2$
 - (C) $m = n$
 - (D) $m \cdot n = 1$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2335 La legge italiana sul vino prevede alcune categorie di vino individuate da sigle. Quale di queste sigle non interessa i vini?** E
- (A) DOC
 - (B) DOCG
 - (C) IGT
 - (D) VQPRD
 - (E) OGM
- 2336 La pressione atmosferica** E
- (A) è la media aritmetica delle pressioni parziali dei gas presenti nell'atmosfera
 - (B) è proporzionale all'umidità
 - (C) è virtualmente uguale alla pressione parziale dell'azoto atmosferico
 - (D) non varia con l'altitudine
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2337 I caratteri acquisiti** E
- (A) sono facilmente ereditabili
 - (B) si modificano con l'età
 - (C) si trasmettono sempre da una generazione all'altra
 - (D) sono geneticamente determinati
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2338 La reazione caratteristica del benzene è** D
- (A) addizione nucleofila
 - (B) addizione elettrofila
 - (C) sostituzione nucleofila
 - (D) sostituzione elettrofila
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2339 Per un triangolo rettangolo, quali delle seguenti affermazioni è FALSA?** C
- (A) Può essere scaleno
 - (B) Può essere isoscele
 - (C) Può essere equilatero
 - (D) Vale il teorema di Pitagora
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2340 In una soluzione di glucosio in acqua, la frazione molare del glucosio è 0,04. Pertanto, la frazione molare dell'acqua è** D
- (A) 1,96
 - (B) 1,04
 - (C) 0,90
 - (D) 0,96
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2341 Il $\log_{10} 1$ è uguale a** A
- (A) 0
 - (B) infinito
 - (C) 1
 - (D) -1
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2342 Un tubo a raggi catodici** E
- (A) consente di visualizzare una differenza di potenziale tra opportuni elettrodi
 - (B) consente di produrre ed emettere nell'ambiente esterno un fascio di raggi catodici
 - (C) consente di vedere i raggi catodici
 - (D) serve a produrre raggi X utilizzando gli elettroni emessi da un catodo

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2343 I mammiferi** A
(A) hanno respirazione polmonare
(B) sono capaci di fotosintesi
(C) sono eterotermi
(D) vivono in anaerobiosi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2344 Qual è la struttura della benzaldeide?** A
(A) $C_6H_5CH=O$
(B) C_6H_5CH
(C) $C_6H_{11}CH=O$
(D) $C_6H_9CH=O$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2345 Il legame tra idrogeno e cloro nell'acido cloridrico è** D
(A) ionico
(B) omeopolare
(C) covalente dativo
(D) covalente polare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2346 Il logaritmo decimale di un numero può essere negativo?** C
(A) Sì, per i numeri negativi
(B) Sì, se il numero è minore della base 10
(C) Sì, per i numeri positivi minori di 1
(D) No, mai
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2347 Calcolare la x in $\log_{25}x = -1/2$** C
(A) 12.5
(B) 7
(C) 0,2
(D) 10
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2348 Una velocità di 180 m/s equivale a** E
(A) 6,48 km/h
(B) 500 km/h
(C) 64,8 km/h
(D) 50 km/h
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2349 La reazione $NaOH + HCl \Rightarrow NaCl + H_2O$, è una reazione di** A
(A) neutralizzazione
(B) idrolisi
(C) ossido riduzione
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2350 Il fruttosio è** D
(A) un trisaccaride
(B) un aldoseso
(C) un disaccaride
(D) un chetoseso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2351 Qualsiasi molecola che può stimolare la produzione di anticorpi che reagiscono specificatamente con essa si chiama** E
(A) androgenesi
(B) linfocito
(C) gene
(D) diploide
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2352 I prodotti vegetali lavati, tagliati e imbustati, pronti al consumo appartengono alla** B
(A) terza gamma
(B) quarta gamma

- (C) quinta gamma
- (D) sesta gamma
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2353 L'anno luce è l'unità di misura di** B
- (A) una frequenza
 - (B) una distanza
 - (C) una accelerazione
 - (D) una velocità
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2354 Per glucidi si intende** C
- (A) acidi glicosilati
 - (B) proteine contenenti glucosio
 - (C) carboidrati o idrati di carbonio
 - (D) idrocarburi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2355 Posto $a = 1$ trovare b e c nella equazione $ax^2 + bx + c = 0$ avente radici 7 e 2** C
- (A) $b = 5$ $c = 14$
 - (B) $b = -9$ $c = 7/12$
 - (C) $b = -9$ $c = 14$
 - (D) $b = -7/2$ $c = 9$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2356 In che stato fisico si trova l'etano?** A
- (A) Gas
 - (B) Liquido
 - (C) Solido
 - (D) Dipende da dove viene estratto
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2357 Una mole di un gas a condizioni normali** A
- (A) occupa un volume di 22,4 l
 - (B) pesa 22,4 g
 - (C) occupa lo stesso volume che occupa allo stato liquido
 - (D) Tutte le risposte precedenti
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2358 Qual è il numero di ossidazione dell'idrogeno in HF?** A
- (A) +1
 - (B) 0
 - (C) -2
 - (D) -1
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2359 Un triangolo rettangolo è anche isoscele. La sua ipotenusa è lunga 1 m. Quanto vale l'area del triangolo?** D
- (A) $2m^2$
 - (B) $1m^2$
 - (C) $(1/2)m^2$
 - (D) $(1/4)m^2$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2360 Le molecole odorose responsabili delle note floreali nei vini sono** C
- (A) le pirazine.
 - (B) gli esteri etilici.
 - (C) i terpeni.
 - (D) gli alcoli superiori.
 - (E) gli esteri acetici.
- 2361 Come sarà il punto di ebollizione di una soluzione di KCl 0,001 M rispetto ad una 0,01 M?** E
- (A) Maggiore
 - (B) Dipende dal solvente
 - (C) Dipende dal recipiente usato
 - (D) Uguale

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2362 Il nucleo è separato da dal citoplasma da** A
(A) una doppia membrana
(B) una membrana singola
(C) tre membrane
(D) quattro membrane
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2363 La membrana nucleare durante la divisione cellulare** D
(A) si ispessisce
(B) presenta un gran numero di pori
(C) è colorabile in rosso
(D) si dissolve
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2364 Nel triangolo ABC, rettangolo nel vertice B, chiamato α l'angolo di vertice A, è** A
(A) $\cos \alpha = AB/AC$
(B) $\cos \alpha = AC/AB$
(C) $\cos \alpha = BC/AC$
(D) $\cos \alpha = AB/BC$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2365 La retta di equazione $x - y = 3$ interseca la retta $x + y = 1$ nel punto di coordinate** C
(A) (0, 0)
(B) (1, 2)
(C) (2, -1)
(D) (-1, 2)
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2366 I geni che specificano la struttura delle proteine sono contenuti nel** E
(A) mesosoma
(B) citoplasma
(C) nucleolo
(D) centriolo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2367 La duplicazione del DNA è** C
(A) diretta dal 3' al 5'
(B) conservativa
(C) semiconservativa
(D) tutte e tre le risposte sono giuste
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2368 Una soluzione è ipotonica rispetto al sangue quando** E
(A) la concentrazione dell'ossigeno è uguale a quella del sangue
(B) la concentrazione dell'idrogeno è inferiore a quella del sangue
(C) la pressione osmotica è uguale a quella del sangue
(D) la pressione osmotica è superiore a quella del sangue
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2369 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** A
(A) 150 Km/h
(B) 75 Km/h
(C) 50 Km/h
(D) 25 Km/h
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2370 II processo mediante il quale la cellula capta dall'esterno gocce di liquidi, è detto** E
(A) fagocitosi
(B) endocitosi
(C) mitosi
(D) esocitosi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2371 I saponi posti in acqua formano** A
(A) micelle

- (B) eteri
- (C) solidi amorfi
- (D) cristalli
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2372 Il seno di un angolo è sempre** D
 (A) misurato in radianti
 (B) misurato in archi di circonferenza
 (C) misurato in metri
 (D) un numero reale
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2373 La tecnica della "confusione sessuale" per il controllo degli insetti è basata su** C
 (A) uso di maschi sterili ma in grado di competere con quelli selvatici
 (B) uso di femmine sterili ma in grado di competere con quelle selvatiche
 (C) rilascio di quantità considerevoli di feromone sessuale
 (D) rilascio di una miscela di feromoni sessuali di specie affini
 (E) rilascio di sostanze che alterano la percezione dei feromoni sessuali
- 2374 Un corpo di massa m , posto nel vuoto ad un'altezza h dal suolo, inizia a cadere e raggiunge il suolo con una energia cinetica pari a** A
 (A) $E = mgh$
 (B) $E = mh/2$
 (C) manca il dato velocità per la valutazione dell'energia cinetica
 (D) $E = 0$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2375 Una soluzione che presenta pH = 7.4 (il pH normale del sangue) si deve definire** A
 (A) debolmente basica
 (B) fortemente acida
 (C) debolmente acida
 (D) neutra
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2376 Una soluzione ha pH=13. Il valore $[OH^-]$ è** B
 (A) $[OH^-] = 10^{-13}$
 (B) $[OH^-] = 10^{-1}$
 (C) $[OH^-] = 10^{-8}$
 (D) $[OH^-] = 1$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2377 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** B
 (A) 5,28 J
 (B) - 5,4 W * sec
 (C) 25 N * M
 (D) - 44,62 J
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2378 I geni, che specificano la struttura delle proteine, sono contenuti** E
 (A) nel nucleolo
 (B) nei ribosomi
 (C) nel citoplasma
 (D) nel mesosoma
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2379 Un apparecchio di misura indica un valore pari a $1,33 \cdot 10^5$. Stimare l'errore relativo della misura sulla base delle cifre significative fornite** A
 (A) 0,75%
 (B) 1,5%
 (C) 2,25%
 (D) 2%
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2380 Quale delle seguenti definizioni è esatta per la fotosintesi?** C
 (A) Avviene in tutte le cellule viventi

- (B) Libera l'energia immagazzinata negli zuccheri
- (C) Produce glucosio e ossigeno
- (D) E' una reazione esoergonica
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2381 I raggi X sono** C
- (A) particelle cariche
 - (B) particelle neutre
 - (C) onde elettromagnetiche
 - (D) onde elastiche
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2382 In quale delle seguenti categorie sistematiche la specie "Homo Sapiens" non può essere inclusa** C
- (A) vertebrati
 - (B) mammiferi
 - (C) artropodi
 - (D) cordati
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2383 l'uovo di gallina è una cellula (cellula uovo), il rosso (tuorlo) dell'uovo è** B
- (A) il nucleo della cellula
 - (B) una sostanza di riserva per la nutrizione dell'embrione
 - (C) l'embrione
 - (D) un annesso embrionale
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2384 Il cloruro di allile corrisponde a** D
- (A) $\text{CH}_3=\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{Cl}$
 - (B) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{Cl}$
 - (C) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{Cl}$
 - (D) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{Cl}$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2385 I mammiferi che nel corso dell'evoluzione si sono ben adattati alla vita acquatica, appartengono all'ordine dei** D
- (A) rettili
 - (B) crostacei
 - (C) lagomorfi
 - (D) cetacei
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2386 La riproduzione sessuale è vantaggiosa perché** B
- (A) produce individui con identica costituzione genetica
 - (B) produce individui con diversa costituzione genetica
 - (C) produce individui bene adattati all'ambiente
 - (D) produce più individui della riproduzione asessuale
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2387 Il sintomo della "macchia d'olio" è dovuto a** A
- (A) peronospora
 - (B) oidio
 - (C) botrite
 - (D) cercospora
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2388 II reticolo endoplasmatico è** B
- (A) una complessa rete di membrane che si estende all'esterno" della cellula
 - (B) una complessa rete di membrane che si estende all'interno della cellula
 - (C) una complessa rete di membrane che si estende all'interno dei mitocondri
 - (D) una complessa rete di membrane che si estende all'interno dei lisosomi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2389 Qual è il numero massimo di elettroni che può essere contenuto nel livello $n = 2$?** E
- (A) 4
 - (B) 32
 - (C) 18
 - (D) 10
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2390 L'unità di misura della pressione nel Sistema Internazionale si chiama** D
 (A) atmosfera
 (B) torr
 (C) baria
 (D) pascal
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2391 Una resistenza percorsa da una corrente $I = 2A$ dissipa una potenza P . Ad un determinato istante P dimezza. Ciò perché la corrente I ha assunto il valore** A
 (A) $\sqrt{2}$ A
 (B) 1 A
 (C) $\sqrt{2}$ A
 (D) $1/2$ A
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2392 La cromatina è** E
 (A) un pigmento fotosintetico
 (B) un pigmento della pelle
 (C) un pigmento dell'iride
 (D) un filamento contrattile dei muscoli
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2393 Le basi azotate presenti nell'acido ribonucleico sono** D
 (A) adenina - timina - uracile - citosina
 (B) adenina - guanina - timina - citosina
 (C) adenina - guanina - pirimidina - citosina
 (D) adenina - guanina - uracile - citosina
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2394 La parabola di equazione $y = x^2$ ha per vertice il punto** A
 (A) (0,0)
 (B) (2,2)
 (C) (1,1)
 (D) (0,1)
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2395 Un punto materiale può avere energia cinetica negativa?** E
 (A) Solo se si muove di moto uniformemente accelerato
 (B) Solo se ha velocità negativa
 (C) Solo se ha massa negativa
 (D) Solo se si muove di moto uniformemente decelerato
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2396 Nel nucleo il materiale genetico è localizzato** D
 (A) nel vacuolo
 (B) nel citoplasma
 (C) nella membrana plasmatica
 (D) nei cromosomi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2397 Nella molecola dell'acetilene il carbonio ha ibridazione** A
 (A) sp
 (B) sp^2
 (C) sp^3
 (D) $d^2 sp^3$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2398 La selezione naturale è** A
 (A) qualsiasi fattore ambientale capace di far variare la frequenza dei geni
 (B) l'uccisione dell'avversario per poter vivere
 (C) la lotta per la sopravvivenza
 (D) un metodo di allevamento per gli insetti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2399 Le mutazioni che per l'evoluzione umana possono essere considerate di maggiore rilevanza sono quelle che avvengono** A

- (A) nelle cellule riproduttive
- (B) nelle cellule epiteliali
- (C) in tutti i tipi di cellule
- (D) nelle cellule del sistema nervoso
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2400 Il peso specifico di una sostanza** A
 (A) diminuisce con l'aumentare della temperatura
 (B) aumenta con l'aumentare della temperatura
 (C) è indipendente dalla temperatura
 (D) dipende dalla forma del corpo in esame
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2401 Il nome del composto KMnO_4 è** A
 (A) permanganato di potassio
 (B) manganato di potassio
 (C) ipomanganito di potassio
 (D) manganito di potassio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2402 II codon è costituito da** A
 (A) una tripletta di nucleotidi del RNA messaggero che governa l'inserimento di un particolare amminoacido in una catena polipeptidica
 (B) una tripletta di nucleotidi del DNA mitocondriale
 (C) una tripletta di enzimi interposta tra i nucleotidi
 (D) una tripletta di nucleotidi dell'RNA transfer
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2403 Le piante sono** E
 (A) erbivore
 (B) autoimmuni
 (C) eterotrofe
 (D) consumatori primari
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2404 Il legame covalente è dovuto alla compartecipazione di** A
 (A) almeno due elettroni fra due atomi
 (B) almeno due protoni fra due atomi
 (C) elettroni e protoni fra due atomi
 (D) un solo protone fra due atomi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2405 Qual è la differenza più evidente che intercorre tra una cellula procariotica e una eucariotica?** A
 (A) Nei procarioti manca un vero e proprio nucleo, caratteristico invece degli eucarioti
 (B) Negli eucarioti manca un vero proprio nucleo, caratteristico invece dei procarioti
 (C) I procarioti sono circondati dal capsido
 (D) La differenza sta soltanto nelle dimensioni
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2406 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** B
 (A) U. V. , Rx, visibile
 (B) Rx, U. V. , visibile
 (C) visibile, U. V. , Rx.
 (D) U. V. , visibile, Rx.
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2407 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** A
 (A) $2\sqrt{2}$
 (B) 4
 (C) 8
 (D) $\sqrt{2}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2408 L'anidride solforosa corrisponde alla formula** D
 (A) SO_3

- (B) H_2S
- (C) non esiste
- (D) SO_2
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2409 Qual è la formula generale per indicare i termini della serie degli alcani?** D
- (A) $C_n H_{2n}$
 - (B) $C_n H_{2n-2}$
 - (C) $C_{2n} H_{2n+2}$
 - (D) $C_n H_{2n+2}$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2410 L'equazione $3x^5 + 96 = 0$ è soddisfatta da** A
- (A) $x = -2$
 - (B) $x = 2$
 - (C) $x = -0,5$
 - (D) nessun valore reale di x .
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2411 Quanto vale l'espressione $3^8 / 9^4$?** B
- (A) $1/3$
 - (B) 1
 - (C) 3
 - (D) 2
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2412 L'organo respiratorio degli animali acquatici è** C
- (A) il polmone
 - (B) la trachea
 - (C) la branchia
 - (D) la vescica natatoria
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2413 I cromosomi dello stesso tipo, di cui uno di origine paterna e l'altro di origine materna, si chiamano** D
- (A) cromosomi aploidi
 - (B) cromosomi identici
 - (C) cromosomi gemelli
 - (D) cromosomi omologhi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2414 Una soluzione basica** B
- (A) ha un pH inferiore a 7
 - (B) ha un pH superiore a 7
 - (C) ha un pH uguale a 7
 - (D) ha un pOH superiore a 7
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2415 La cellulosa è il principale costituente** C
- (A) della membrana cellulare dei procarioti
 - (B) del nucleo
 - (C) della parete delle cellule vegetali
 - (D) del nucleoplasma
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2416 Cos'è il glicerolo?** B
- (A) Un chetone
 - (B) Un alcool trivalente
 - (C) Una aldeide
 - (D) Un alcool monovalente
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2417 In seguito a divisione meiotica una cellula con 16 cromosomi darà luogo a cellule con** E
- (A) 4 cromosomi
 - (B) 16 cromosomi
 - (C) 2 cromosomi
 - (D) 32 cromosomi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2418 Quanti sono i numeri quantici?** A
 (A) 4
 (B) 14
 (C) 2
 (D) 5
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2419 Un nF corrisponde a** A
 (A) $1 \text{ nF} = 10^{-9} \text{ F}$
 (B) $1 \text{ nF} = 10^9 \text{ F}$
 (C) $1 \text{ nF} = 10^{-12} \text{ F}$
 (D) $1 \text{ nF} = 10^{-3} \text{ F}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2420 Un kilowattora è equivalente a** D
 (A) 3.600.000 watt
 (B) 1000 calorie
 (C) 1000 watt
 (D) 3.600.000 joule
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2421 Se in una soluzione prevale la concentrazione degli ioni OH^- rispetto a quella degli ioni H_3O^+ , essa è** A
 (A) basica
 (B) acida
 (C) neutra
 (D) dipende dalla concentrazione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2422 L'uguaglianza $1 + \text{tg}_2 x = 1/\cos_2 x$ è** B
 (A) vera per ogni x numero reale
 (B) vera per ogni x diverso $\pi/2 + K*\pi$, con K numero intero
 (C) vera solo per $x = K*\pi$ con K numero intero
 (D) vera per ogni x diverso da 0
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2423 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** C
 (A) il gas tende alla condizione di gas perfetto
 (B) il gas si allontana dalla condizione di gas perfetto
 (C) l'energia cinetica degli atomi aumenta
 (D) l'energia interna non varia
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2424 Quando avviene la determinazione del sesso?** A
 (A) alla fecondazione
 (B) prima della fecondazione
 (C) dopo la fecondazione
 (D) alla maturità sessuale
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2425 Un'impresa è più efficiente di un'altra se** A
 (A) produce lo stesso prodotto, in quantità e qualità, impiegando una minore quantità di fattori produttivi
 (B) produce lo stesso prodotto, in quantità e qualità, impiegando una maggiore quantità di fattori produttivi
 (C) ottiene il massimo profitto
 (D) produce una maggiore quantità di prodotto, di qualità peggiore, impiegando una minore quantità di fattori produttivi
 (E) ha una estensione maggiore e una dimensione economica più grande
- 2426 L'mRNA è** A
 (A) un acido nucleico che dirige la sintesi proteica
 (B) un acido nucleico che contiene tutte le informazioni ereditarie
 (C) un acido nucleico che dirige la sintesi glucidica
 (D) non esiste l'mRNA
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2427 L'ATP** B
 (A) contiene tre legami anidridici ad alta energia
 (B) contiene due legami anidridici ad alta energia ed uno estereo
 (C) contiene tre legami fosfoesterei
 (D) corrisponde all'acido adenosindifosforico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2428 Ricordando il famoso Principio di Archimede, quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA?** B
 (A) Il Principio vale solo per i liquidi e non per i gas
 (B) Il Principio prevede una "spinta" solo in presenza della forza di gravità
 (C) Il Principio non vale per i liquidi viscosi
 (D) Il Principio vale solo se il corpo immerso ha densità uniforme
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2429 Se una grandezza x è proporzionale al quadrato di una grandezza y e y è inversamente proporzionale ad una grandezza z, allora** B
 (A) x è direttamente proporzionale a z^2
 (B) x è inversamente proporzionale a z^2
 (C) x è direttamente proporzionale a z
 (D) x è inversamente proporzionale a z
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2430 La perdita di un neutrone da parte di un nucleo di un atomo comporta** B
 (A) un aumento di un'unità di Z per quell'elemento
 (B) una diminuzione di un'unità di A per quell'elemento
 (C) un aumento della carica positiva del nucleo
 (D) un'emissione di particelle alfa e beta
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2431 La differenza di potenziale si misura in** C
 (A) volt x m
 (B) volt/m
 (C) Joule/Coulomb
 (D) Joule/s
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2432 Indicare l'acido diprotico** B
 (A) acido nitrico
 (B) acido solforico
 (C) acido fosforico
 (D) acido cloridrico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2433 Indicare fra i seguenti composti quello che presenta il maggior numero di gruppi ossidrilici** C
 (A) pentacolo
 (B) propanolo
 (C) glicerolo
 (D) butanolo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2434 Tra le principali funzioni della radice vi è quella di** D
 (A) proteggere la pianta dagli agenti atmosferici
 (B) accumulare CO_2 e rilasciare O_2
 (C) elaborare clorofilla
 (D) assorbire acqua e sali minerali
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2435 I principali gas contenuti nell'aria sono** A
 (A) azoto e ossigeno
 (B) ossigeno
 (C) idrogeno e ossigeno
 (D) ossigeno e anidride carbonica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2436 Un raggio di luce incide sulla superficie di separazione di due mezzi diversi, entrambi trasparenti** D
 (A) il raggio riflesso non esiste mai

- (B) il raggio riflesso può mancare
- (C) esiste sempre un raggio riflesso ed uno rifratto
- (D) il raggio rifratto può mancare
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2437 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** A
- (A) $x > y$
 - (B) $x = y$
 - (C) $x < y$
 - (D) x minore o uguale a y
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2438 La cellulosa è formata da** E
- (A) glucosio + galattosio
 - (B) fruttosio + mannosio
 - (C) galattosio + mannosio
 - (D) fruttosio + fruttosio
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2439 L'elemento più elettronegativo è** A
- (A) il fluoro
 - (B) il carbonio
 - (C) l'ossigeno
 - (D) l'idrogeno
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2440 In una cellula aploide umana sono presenti** E
- (A) 46 cromosomi
 - (B) cromosomi $2n$
 - (C) 0 cromosomi
 - (D) 47 cromosomi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2441 La proteina associata al DNA, ricca di arginina e lisina, è** E
- (A) ligasi
 - (B) gene
 - (C) ittioli
 - (D) istamina
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2442 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** D
- (A) $+q$
 - (B) $+q/2$
 - (C) $+q/3$
 - (D) $+q/4$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2443 Quale dei seguenti anelli eterociclici è sempre presente nella struttura degli acidi nucleici?** C
- (A) Tiofene
 - (B) Piridina
 - (C) Pirimidina
 - (D) Pirrolo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2444 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% del valore raggiunto nella prima ora. Al termine delle due ore** A
- (A) X e Y sono entrambe diminuite rispetto ai valori iniziali
 - (B) X e Y sono entrambe ritornate ai valori iniziali
 - (C) X e Y sono entrambe aumentate rispetto ai valori iniziali
 - (D) rispetto ai valori iniziali X è aumentata e Y è diminuita
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2445 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** B
 (A) non paragonabile, perché si tratta di eventi diversi
 (B) minore
 (C) maggiore
 (D) uguale
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2446 Le radici dell'equazione $x^2 + 3x = 28$ sono** C
 (A) una sola
 (B) due, positive
 (C) due, di segno diverso
 (D) due, negative
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2447 Nel DNA il monosaccaride presente è** B
 (A) il ribosio
 (B) il deossiribosio in quanto manca l'ossigeno del pentoso
 (C) il glucosio
 (D) il deossiglucosio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2448 Specificare quale dei seguenti acidi è insaturo** B
 (A) acido ossalico
 (B) acido oleico
 (C) acido stearico
 (D) acido palmitico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2449 Quanto vale $\log_e e$?** D
 (A) 0
 (B) e
 (C) -e
 (D) 1
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2450 Qual è il simbolo della molarità** A
 (A) M
 (B) Mo
 (C) N
 (D) m
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2451 Quanto vale l'inverso del numero $\sqrt{5} + 2$?** A
 (A) $\sqrt{5}-2$
 (B) $\sqrt{2}+5$
 (C) $2-\sqrt{5}$
 (D) $\sqrt{3}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2452 Perché le ossa degli uccelli sono pneumatiche, cioè ripiene di aria?** C
 (A) per consentire i movimenti angolari
 (B) per immagazzinare come riserva di ossigeno
 (C) per essere più leggere onde facilitare il volo
 (D) in questo modo diventano elastiche
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2453 L'acronimo DOP sta per** C
 (A) Denominazione Originalmente Politica
 (B) Denominazione Ovviamente Protetta
 (C) Denominazione Origine Protetta
 (D) Denominazione Originaria di Produzione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2454 Il luogo dei punti equidistanti da due punti A e B è** A
 (A) l'asse del segmento AB
 (B) l'iperbole di vertici A e B
 (C) l'ellisse di fuochi A e B

- (D) la parabola con vertice in A e fuoco in B
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2455 Se due soluzioni acquose hanno la stessa concentrazione espressa in osmolarità esse hanno anche** D
(A) lo stesso pH
(B) la stessa conducibilità elettrica
(C) la stessa densità
(D) la stessa temperatura di congelamento
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2456 I virus** B
(A) hanno tutti struttura uguale
(B) hanno ognuno dimensioni e forme proprie
(C) presentano tutti una testa e una coda
(D) sono visibili anche a occhio nudo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2457 Quale dei seguenti logaritmi differisce dagli altri** D
(A) $\log_2 8$
(B) $\log_4 64$
(C) $\log_e e^3$
(D) $\log_e 12$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2458 La probabilità che con quattro lanci di una moneta si verifichi l'evento testa-testa-croce-testa è** D
(A) $1/2$
(B) $1/4$
(C) $1/8$
(D) $1/16$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2459 La fermentazione lattica** C
(A) avviene nelle cellule eucariote in presenza di eccessive quantità di ossigeno
(B) produce acqua e ossigeno
(C) produce acido lattico con un rendimento energetico basso
(D) produce acido lattico con un rendimento energetico alto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2460 Una variazione in una popolazione può essere causata da** A
(A) mutazione
(B) convergenza
(C) selezione naturale
(D) mitosi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2461 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?** D
(A) Il pH aumenta perché la soluzione è costituita da elettroliti forti
(B) Il pH diminuisce perché la soluzione è costituita da elettroliti forti
(C) Il pH aumenta perché la ionizzazione dell'acido cloridrico diminuisce
(D) Il pH aumenta perché aumenta la concentrazione degli ossidrioni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2462 I ribosomi sono attaccati** D
(A) al reticolo endoplasmatico liscio
(B) ai lisosomi
(C) all'apparato del Golgi
(D) al reticolo endoplasmatico rugoso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2463 II numero $(1/9)^{-1/2}$ è uguale a** C
(A) -3
(B) $-1/3$
(C) 3
(D) $1/3$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2464 La disequazione $1/x < -1$ è soddisfatta per ogni x tale che** D
 (A) $-1 < x$.
 (B) $x < -1$
 (C) $x < 0$
 (D) $-1 < x < 0$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2465 Gli isotopi di un elemento, hanno** B
 (A) la stessa massa
 (B) le stesse proprietà chimiche
 (C) entrambe le proprietà precedenti
 (D) nessuna delle precedenti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2466 L'anidride dell'acido carbonico è** C
 (A) HCOOH
 (B) CO_3^{--}
 (C) CO_2
 (D) CO
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2467 $\log_{16} 4^{1/3} =$** A
 (A) $1/6$
 (B) $1/8$
 (C) $3/4$
 (D) $-3/4$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2468 Qual è il valore del pH di una soluzione $1 \cdot 10^{-1}$ di H_3O^+ ?** D
 (A) - 1
 (B) 0
 (C) 0,1
 (D) 1
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2469 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?** A
 (A) N * metri al quadrato
 (B) J
 (C) eV
 (D) Litri * atmosfere
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2470 La pressione osmotica è una proprietà** C
 (A) dello stato gassoso
 (B) dello stato di soluzione solida
 (C) delle soluzioni allo stato liquido
 (D) dei solventi puri allo stato liquido
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2471 La soluzione dell'equazione $8x + 4 = 6$ è** A
 (A) $x = 1/4$
 (B) $x = -4$
 (C) $x = 10/8$
 (D) $x = 4$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2472 L'affinità elettronica è** E
 (A) la tendenza ad attrarre gli elettroni di legame
 (B) l'energia spesa nella formazione del legame
 (C) la carica negativa dell'elettrone
 (D) una misura della tendenza di un atomo a trasformarsi in catione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2473 Indicare il polimero artificiale** D
 (A) gomma naturale
 (B) acido ribonucleico
 (C) DNA
 (D) cloruro di polivinile

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2474 Quale fra i gruppi sotto elencati rappresenta un estere?** A
(A) R-COOR
(B) R-O-R
(C) R-COOH
(D) R-NH-R
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2475 L'insieme dei caratteri morfologici in un organismo, risultanti dall'interazione tra i suoi geni e l'ambiente, si definisce** D
(A) aploide
(B) fibrinogeno
(C) genotipo
(D) fenotipo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2476 La funzione $y = (\cos x)/(\sin x)$ ha periodo** D
(A) $\pi/4$
(B) $\pi/3$
(C) $\pi/2$
(D) π
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2477 Una mole di acido solforico (H_2SO_4) è** A
(A) 98g
(B) 98mg
(C) 40g
(D) 32g
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2478 Quanti elettroni possono essere contenuti al massimo in un orbitale?** A
(A) 2
(B) 8
(C) 18
(D) 32
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2479 Quali sono le radici dell'equazione $x^2+3x-10=0$?** C
(A) 2, 5
(B) -2, -5
(C) 2, -5
(D) -2, 5
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2480 Le cellule germinali umane mature contengono** D
(A) 48 cromosomi
(B) 22 cromosomi
(C) 46 cromosomi
(D) 23 cromosomi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2481 Il sito attivo è** C
(A) il luogo della cellula dove avvengono le reazioni
(B) il muscolo
(C) il sito dell'enzima dove si attacca il substrato
(D) il sito del substrato che reagisce con l'enzima
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2482 Il Sassicaia è un vino** A
(A) Rosso
(B) Bianco
(C) Spumante
(D) Passito
(E) Un vitigno
- 2483 Gli acidi nucleici sono composti da unità che sono** C
(A) basi azotate
(B) nucleosidi

- (C) nucleotidi
- (D) adenine
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2484 I processi respiratori nella cellula eucariotica hanno luogo** E
- (A) nel reticolo endoplasmatico liscio
 - (B) nell'apparato del Golgi
 - (C) nel reticolo endoplasmatico rugoso
 - (D) nei lisosomi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2485 I gradi-giorno sono** D
- (A) una misura della temperatura su base giornaliera
 - (B) una somma delle temperature giornaliere
 - (C) una unità di misura delle variazioni di temperatura nel tempo
 - (D) una unità di misura del tempo fisiologico
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2486 Quale delle seguenti triadi di parole ha una sua coerenza interna** B
- (A) Vitamina C - Axeroftolo - Visione indistinta
 - (B) Vitamina C - Idrosolubile - Antiscorbutica
 - (C) Vitamina C - Liposolubile - Antiscorbutica
 - (D) Più di una risposta è esatta
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2487 II DNA è formato da** A
- (A) due filamenti polinucleotidici avvolti ad elica
 - (B) un filamento polinucleotidico
 - (C) due filamenti di amminoacidi avvolti ad elica
 - (D) una sequenza semplice di amminoacidi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2488 Il cuore nei mammiferi quante camere pompanti possiede?** C
- (A) una
 - (B) due
 - (C) quattro
 - (D) sei
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2489 Cosa si intende per idrocarburo saturo?** C
- (A) Un idrocarburo con legami doppi
 - (B) Un idrocarburo con legami tripli
 - (C) Un idrocarburo con soli legami semplici
 - (D) Tutte le risposte precedenti
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2490 I lieviti sono** B
- (A) batteri particolari
 - (B) funghi
 - (C) composti chimici
 - (D) dei virus di recente scoperta
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2491 Il valore di 3^5 è uguale a** A
- (A) 3^4
 - (B) 3^6
 - (C) 3^{-5}
 - (D) 3^5
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2492 II fenomeno della ricombinazione o crossing-over è** D
- (A) un processo di scambio tra individui di specie diverse
 - (B) un processo di scambio tra individui di razza diversa
 - (C) un processo di scambio che avviene durante la riproduzione asessuata
 - (D) un processo di scambio tipico della meiosi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2493 La peronospora della vite attacca** C
- (A) solo le foglie

- (B) solo i grappoli
- (C) entrambi
- (D) le radici
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2494 Il triplo legame è il gruppo caratteristico degli** D
(A) alcani
(B) dieni
(C) alcheni
(D) alchini
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2495 La proteina plasmatica che a livello dei polmoni si carica di O_2 è detta** E
(A) mioglobina
(B) albumina
(C) ossidina
(D) globulina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2496 L'acido cianidrico è un veleno perché** D
(A) libera acido cloridrico dai cloruri
(B) si sostituisce allo ione calcio
(C) scinde le catene proteiche
(D) forma la cianoemoglobina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2497 Gli atomi di carbonio dell'etano, sono** C
(A) uno primario e l'altro secondario
(B) entrambi secondari
(C) entrambi primari
(D) entrambi terziari
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2498 Il tiofene è un eterociclo contenente** D
(A) azoto
(B) ossigeno
(C) fosforo
(D) zolfo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2499 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** E
(A) 0,2 ohm
(B) 2 ohm
(C) 20 ohm
(D) 2000 ohm
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2500 Quali sono tutti i valori di x per i quali è valida la disequazione $x^2 > 64$?** B
(A) $x > -8$
(B) $x < -8$ e $x > 8$
(C) $x < 8$ e $x > -8$
(D) $x > 8$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2501 Data l'equazione $5 \log x = \log 32$, posso affermare che x è uguale a** E
(A) $1/2$
(B) 8
(C) 5
(D) $4/(2) - 1/2$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2502 La riproduzione anfigonica avviene per** C
(A) scissione
(B) gemmazione
(C) fecondazione
(D) partenogenesi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2503 Una soluzione avente una concentrazione di $[\text{OH}^-] = 10^{-1} \text{ M}$ è** B
(A) acida
(B) basica
(C) neutra
(D) più acida rispetto ad una avente $[\text{OH}^-] = 10^{-4} \text{ M}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2504 Una lampadina da 100 W e un ferro da stiro da 1 kW possono consumare la stessa energia?** C
(A) Sì, quando sono alimentati in serie
(B) Sì, se funzionano per tempi uguali
(C) Sì, se funzionano per tempi inversamente proporzionali alla loro potenza
(D) No, in nessun caso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2505 L'acido è una sostanza che cede all'acqua** B
(A) ioni negativi OH^-
(B) ioni positivi H^+
(C) ioni negativi H^-
(D) elettroni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2506 Uno zucchero a 3 atomi di carbonio è detto** C
(A) disaccaride
(B) polioside
(C) trioso
(D) glicogeno
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2507 La caloria viene utilizzata per la misura di** E
(A) calore latente
(B) potenza
(C) calore specifico
(D) calore specifico a pressione costante
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2508 La tensione di vapore di un liquido può essere misurata in** B
(A) volt
(B) atmosfere
(C) metri cubi
(D) watt
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2509 Quale dei seguenti eventi genera variabilità genetica?** B
(A) La segmentazione dell'uovo
(B) Gli scambi di tratti tra cromosomi omologhi
(C) La duplicazione dei mitocondri
(D) La divisione cellulare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2510 Il muscolo bicipite si trova anteriormente e il tricipite posteriormente** E
(A) nella coscia
(B) nel ginocchio
(C) nell'avambraccio
(D) nella gamba
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2511 Il prodotto ionico dell'acqua è** B
(A) $[\text{H}^+][\text{H}^+]$
(B) $[\text{H}^+][\text{OH}^-]$
(C) $[\text{OH}^-][\text{OH}^-]$
(D) $[\text{H}_2\text{O}][\text{H}^+]$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2512 Quale delle seguenti triadi di parole ha una sua coerenza interna** A
(A) Vitamina A - Axeroftolo - Visione indistinta
(B) Vitamina E - Calciferolo - Sterilità
(C) Vitamina C - Acido ascorbico - Pellagra
(D) Vitamina K - Cianocobalamina - Emorragie

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2513 Le alghe azzurre sono** A
(A) organismi appartenenti ai procarioti
(B) organismi appartenenti agli eucarioti
(C) barteri
(D) virus delle piante
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2514 Durante la caduta libera di un corpo, in completa assenza di attrito, si verifica** C
(A) aumento dell'accelerazione
(B) diminuzione del peso
(C) aumento dell'energia cinetica
(D) diminuzione dell'energia cinetica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2515 Quale processo avviene in una pila?** B
(A) L'energia elettrica è trasformata in energia chimica
(B) L'energia chimica è trasformata in energia elettrica
(C) L'energia degli elettroni è trasformata in energia di legame
(D) L'energia del nucleo è trasformata in energia elettrica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2516 Il logaritmo L in base 10 di 12.345,6 è** D
(A) $L = +1 - \log_{10} (123.456)$
(B) $L = +2 - \log_{10} (12.345,6)$
(C) $L = -2 + \log_{10} (123.456)$
(D) $L = -1 + \log_{10} (123.456)$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2517 Il moto armonico è un moto** A
(A) periodico
(B) uniforme
(C) uniformemente accelerato
(D) uniformemente ritardato
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2518 L'amido è** A
(A) un polisaccaride
(B) un lipide
(C) un acido nucleico
(D) una proteina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2519 Il numero di massa di un atomo è uguale al numero totale di** E
(A) protoni
(B) neutroni
(C) elettroni
(D) protoni e elettroni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2520 Un'impresa è competitiva a livello internazionale se** A
(A) produce il suo prodotto a costi medi totali inferiori al prezzo di vendita del prodotto sul mercato internazionale
(B) produce il suo prodotto a costi medi variabili inferiori al prezzo di vendita del prodotto sul mercato internazionale
(C) produce il suo prodotto a costi medi fissi inferiori al prezzo di vendita del prodotto sul mercato internazionale
(D) produce il suo prodotto a costi medi totali inferiori al prezzo di vendita del prodotto sul mercato nazionale
(E) produce solo prodotti per l'esportazione
- 2521 La membrana nucleare non si trova** A
(A) nelle alghe azzurre
(B) nei funghi
(C) nel plasmodio
(D) nelle spugne
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2522 II principale prodotto della fotosintesi è** E
 (A) il ribosio
 (B) la luce
 (C) il lattosio
 (D) l'anidride carbonica e l'acqua
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2523 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** B
 (A) mvr^2
 (B) mv^2 / r
 (C) $(1/2) mv^2 / r$
 (D) vr^2 / m
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2524 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?** B
 (A) $70 \text{ kg} * 1,5 \text{ m} * 9,81 \text{ m/s}^2 = 1030 \text{ chilogrammetri}$
 (B) $70 \text{ kg} * 1,5 \text{ m} * 9,81 \text{ m/s}^2 = 1030 \text{ joule}$
 (C) $70 \text{ kg} * 1,5 \text{ m} * 9,81 \text{ m/s}^2 = 1030 \text{ Calorie}$
 (D) $1/2 * 70 \text{ kg} * 1,5 \text{ m} * (9,81 \text{ m/s}^2)^2 = 5052 \text{ joule}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2525 L'energia immagazzinata da un condensatore dipende** D
 (A) solo dalla carica acquistata
 (B) solo dalla differenza di potenziale (d. d. p.) stabilita tra le armature
 (C) solo dal tipo di condensatore
 (D) sia dalla carica che dalla d. d. p.
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2526 Una spira di filo conduttore immersa in un campo magnetico è percorsa da corrente quando** A
 (A) il flusso del campo magnetico attraverso la spira varia
 (B) la resistenza del conduttore è molto piccola
 (C) l'intensità del campo magnetico è molto grande
 (D) la spira è schermata da influssi esterni
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2527 Nelle caducifolie l'antogenesi avviene** B
 (A) nello stesso anno di fioritura
 (B) l'anno precedente la fioritura
 (C) due anni prima della fioritura
 (D) l'anno dopo la fioritura
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2528 In genetica gli alleli sono** B
 (A) due organismi con diverso corredo genetico
 (B) forme alternative dello stesso gene, che occupano loci corrispondenti su cromosomi omologhi
 (C) due cromosomi, divisi uno in una cellula ed uno in un'altra
 (D) due organismi con uguale corredo genetico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2529 I protozoi sono** E
 (A) alghe verdi
 (B) organismi pluricellulari
 (C) organuli cellulari
 (D) sempre visibili ad occhio nudo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2530 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 cilindro con un vuoto parziale, fu montato un sottile filamento che poteva venire caricato ad un potenziale elevato (circa 1000 V). Le particelle alfa entravano nel cilindro attraverso un foro sottile e appena esse passavano attraverso il gas producevano una densa traccia di ioni. Come risultato di questa ionizzazione, vi era una scarica elettrica tra il filo e la parete del cilindro e l'impulso di corrente che** B

passava poteva facilmente essere rilevato su un galvanometro o su di un altro indicatore. La ionizzazione provocata da una particella singola viene amplificata di un fattore di circa 2000. Questo strumento per il conteggio di particelle singole fu più tardi adattato alle particelle beta ed anche ai raggi gamma, usando un diverso gas di riempimento e fornendo un metodo diverso di amplificazione dell'impulso prodotto. Sulla base della lettura del testo sopra riportato, quale delle seguenti affermazioni è VERA?

- (A) Le radiazioni beta e gamma, quando attraversano gas, non producono ioni
- (B) Quando attraversano gas le particelle alfa producono ioni
- (C) Geiger era di Manchester
- (D) Geiger era il maestro di Rutherford
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2531 L'unità di misura della densità di un corpo è B

- (A) J/m^3
- (B) Kg/m^3
- (C) N/m^3
- (D) W/m^3
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2532 La temperatura di ebollizione di un liquido ad una data pressione A

- (A) dipende esclusivamente dal tipo di liquido che si considera
- (B) dipende dalla massa del liquido
- (C) dipende dalla quantità di calore assorbito
- (D) dipende sia dal tipo di liquido che dalla quantità di calore assorbito
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2533 II cromosoma Y è B

- (A) il cromosoma sessuale femminile
- (B) il cromosoma sessuale maschile
- (C) il cromosoma sessuale femminile dei vegetali
- (D) il cromosoma che produce crossing-over
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2534 Le proprietà antiossidanti del vino rosso sono dovute B

- (A) a glucosio e fruttosio.
- (B) alle sostanze fenoliche.
- (C) alle proteine.
- (D) all'acido tartarico.
- (E) al fosfato.

2535 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? A

- (A) 0,25 s
- (B) 0,025 s
- (C) 25 s
- (D) 4 s
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2536 Qual è il costituente fondamentale delle ossa? D

- (A) permanganato di potassio
- (B) fosfato di potassio
- (C) fosfato di zinco
- (D) fosfato di calcio
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2537 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 D

- (A) la velocità dell'acqua è proporzionale alla sezione del tubo
- (B) non c'è relazione tra sezione e velocità
- (C) la velocità dell'acqua non varia
- (D) la velocità dell'acqua è inversamente proporzionale alla sezione del tubo
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2538 Si definisce tessuto C

- (A) un'associazione di organi
- (B) un'associazione di apparati
- (C) un'associazione di cellule
- (D) un'associazione di sistemi

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2539 Indicare la corretta Keq. relativa alla reazione $\text{Ca(OH)}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \leftrightarrow \text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$** A
- (A) $[\text{CaSO}_4] \cdot [\text{H}_2\text{O}]^2 / [\text{Ca(OH)}_2] \cdot [\text{H}_2\text{SO}_4]$
 (B) $[\text{Ca(OH)}_2] \cdot [\text{H}_2\text{SO}_4] / [\text{CaSO}_4] \cdot [\text{H}_2\text{O}]^2$
 (C) $[\text{CaSO}_4] \cdot [\text{H}_2\text{O}] / [\text{Ca(OH)}_2] \cdot [\text{H}_2\text{SO}_4]$
 (D) $[\text{Ca(OH)}_2] \cdot [\text{H}_2\text{SO}_4] / [\text{CaSO}_4]$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2540 Il ciclo di Carnot è costituito da una serie di trasformazioni di stato che, fissate le temperature dei serbatoi di calore** B
- (A) possono essere compiute soltanto da un gas perfetto
 (B) consentono di calcolare con una formula molto semplice il rendimento di macchine ideali
 (C) possono essere percorse soltanto in verso orario
 (D) portano il sistema da una condizione di minore ad una di maggiore entropia
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2541 Un insieme di cellule aventi la stessa funzione forma** C
- (A) un sistema
 (B) un apparato
 (C) un tessuto
 (D) un organo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2542 Il nucleolo è un corpicciolo sferico che si trova** E
- (A) nel citoplasma
 (B) nel nucleosoma
 (C) nei mitocondri
 (D) nei cloroplasti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2543 Indicare il composto in cui il fosforo ha il più basso numero di ossidazione** D
- (A) P_2O_5
 (B) HPO_3
 (C) H_3PO_4
 (D) P_2O_3
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2544 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 può dedurre che** D
- (A) si è attivata la corteccia profonda del cervello
 (B) si è attivato un arco riflesso semplice
 (C) si è attivata l'ipofisi
 (D) si è attivato il sistema nervoso simpatico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2545 Il valore che esprime il numero di moli di soluto in 1 kg di solvente puro rappresenta la** C
- (A) normalità
 (B) molarità
 (C) molalità
 (D) frazione molare
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2546 Quale dei numeri inseriti nelle risposte è il massimo?** A
- (A) 2,5
 (B) 1
 (C) $\pi/4$
 (D) $\pi/2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2547 Che cos'è un gene?** A
- (A) un segmento di DNA che codifica una catena peptidica
 (B) un segmento di RNA che codifica una catena peptidica
 (C) una sostanza contenuta nei ribosomi
 (D) una sostanza contenuta nei mitocondri
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2548 Il legame fra una base azotata e ribosio o desossiribosio da luogo a** C
(A) un nucleotide
(B) DNA o RNA
(C) un nucleoside
(D) un acido nucleico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2549 Un'affermazione è sempre valida per il seno di un angolo, quale?** A
(A) è un numero reale
(B) è un numero naturale
(C) è un numero complesso
(D) è un numero razionale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2550 Il legame peptidico è un legame del tipo** B
(A) estereo
(B) ammidico
(C) etereo
(D) di anidride
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2551 L'allele che in un organismo eterozigote non manifesta la sua azione viene detto** E
(A) dominante
(B) represso
(C) minore
(D) suddito
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2552 A cosa è uguale $(27^{1/3})^2$?** A
(A) 9
(B) 3
(C) $1/3$
(D) $1/9$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2553 Il numero di molecole contenute in una mole di qualsiasi sostanza è** B
(A) 10^{23}
(B) $6,02 \cdot 10^{23}$
(C) $6,02 \cdot 10^{-23}$
(D) $6,02 \cdot 10^9$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2554 L'equazione $4(y - 1/4) = 1$ ha come soluzione** B
(A) $y = 1$
(B) $y = 0,5$
(C) $y = 1/4$
(D) $y = -1/2$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2555 Il perclorato di manganese corrisponde alla formula** A
(A) $Mn(ClO_4)_2$
(B) $MnClO_4$
(C) $Mn(ClO_4)_4$
(D) Nessuna delle risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2556 Il 12% di 2. 500. 000 è** C
(A) 30%
(B) 30.000
(C) 300.000
(D) 3.000.000
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2557 La forma alternativa di un gene, che occupano lo stesso locus su più cromosomi, si chiama** E
(A) allelomorfo
(B) allo genico
(C) allo tipo

- (D) alfoide
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2558 Il carbonio avendo numero atomico uguale a 6 e numero di massa uguale a 12 possiede** A
- (A) 6 protoni e 6 neutroni
 - (B) 10 protoni e 2 neutroni
 - (C) 6 protoni
 - (D) 6 neutroni
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2559 L'energia cinetica** A
- (A) si misura in Joule
 - (B) è costante nel moto uniformemente accelerato
 - (C) è nulla nel moto rettilineo uniforme
 - (D) si misura in watt
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2560 Quali tra le seguenti molecole NON è polare?** D
- (A) NH_3
 - (B) H_2O
 - (C) HCl
 - (D) CO_2
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2561 Quale fra queste unità rappresenta il numero di moli di soluto contenute in un litro di soluzione?** B
- (A) Molalità
 - (B) Molarità
 - (C) Normalità
 - (D) Percento in volume
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2562 II termine "isomeria" si riferisce a molecole** B
- (A) Aveni la stessa formula grezza
 - (B) Nelle quali sullo stesso scheletro molecolare, i gruppi sostituenti identici occupano posizioni diverse
 - (C) Formate da un numero diverso degli stessi atomi
 - (D) Biatomiche
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2563 Le piante respirano** B
- (A) di notte
 - (B) di giorno e di notte
 - (C) di giorno
 - (D) solo in presenza di CO_2
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2564 L'individuo diploide che in loci corrispondenti possiede alleli diversi sui due cromosomi omologhi è** E
- (A) monozigote
 - (B) eucariote
 - (C) eugenico
 - (D) euploide
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2565 La meiosi si differenzia dalla mitosi perché, tra l'altro** D
- (A) presenta l' interfase
 - (B) avviene nelle cellule nervose
 - (C) non avviene nelle cellule sessuali
 - (D) presenta l'anafase I e l'anafase II
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2566 La sottile membrana che circonda il citoplasma e regola gli scambi tra la cellula e l'ambiente esterno si chiama** A
- (A) membrana cellulare o membrana plasmatica
 - (B) membrana nucleare o membrana capsulare
 - (C) membrana mitocondriale o sistema di membrana
 - (D) pericapside

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2567 La massa totale degli abitanti dell'Italia è all'incirca** A
(A) 3 milioni di tonnellate
(B) 30 milioni di chilogrammi
(C) 300 mila quintali
(D) 3 miliardi di grammi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2568 II virus è** B
(A) una cellula eucariota
(B) una struttura molecolare, inerte al di fuori di una cellula
(C) una cellula procariota
(D) un protozoo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2569 L'RNA è formato da** E
(A) amminoacidi
(B) acidi grassi
(C) acido acetilsalilico
(D) timina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2570 Una stessa forza applicata a corpi diversi produce** C
(A) la stessa accelerazione
(B) la stessa velocità
(C) accelerazioni inversamente proporzionali alle masse
(D) accelerazioni direttamente proporzionali alle masse
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2571 A quanti radianti corrispondono 90°?** A
(A) $\pi/2$
(B) 1
(C) $2/3$
(D) 2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2572 Il nome del composto P_2O_5 è** C
(A) anidride fosforosa
(B) ossido di fosforo
(C) anidride fosforica
(D) biossido di fosforo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2573 L'osmolarità di una soluzione** C
(A) è proporzionale al volume totale della soluzione
(B) dipende dal peso molecolare ma non dalla concentrazione dei soluti
(C) è correlata al numero di particelle individuali nell'unità di volume, e non alla loro natura
(D) aumenta con la viscosità della soluzione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2574 Il pH di una soluzione di idrossido sodico avente una concentrazione di ossidrioni pari a 10^{-2} grammoioni/litro è** B
(A) 2
(B) 12
(C) compreso tra 7 e 9
(D) $-\log 10^{-2}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2575 I composti organici sono quelli che** B
(A) contengono zirconio
(B) contengono carbonio
(C) non contengono assolutamente carbonio
(D) non esistono in natura
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2576 Quali dei seguenti punti NON giace sulla retta di equazione $y = 2x + 1$?** A
(A) (0,0)
(B) (0,1)

- (C) (-1,-1)
- (D) (3,7)
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2577 Il cloro, a temperatura e pressione ambiente, si trova soltanto sotto forma di** A
- (A) gas
 - (B) solido
 - (C) liquido e vapore
 - (D) liquido
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2578 Le piante che esprimono la tossina del *Bacillus thuringiensis* sono resistenti a** C
- (A) Funghi
 - (B) Batteri
 - (C) Insetti
 - (D) Virus
 - (E) Fitoplasmii
- 2579 L'anidride carbonica è costituita da** C
- (A) carbonio ed idrogeno
 - (B) carbonio ed azoto
 - (C) carbonio ed ossigeno
 - (D) carbonio, idrogeno ed ossigeno
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2580 Una cellula eucariotica anucleata non riesce a vivere a lungo perché** D
- (A) non riesce a respirare
 - (B) non avviene la digestione cellulare
 - (C) non può operare la pinocitosi
 - (D) non avviene la sintesi proteica
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2581 Le rette di equazioni $x = y$ e $x + y = 2$ danno** C
- (A) due rette che si intersecano nei punti (1,1) e (0,0)
 - (B) due rette che non si intersecano
 - (C) due rette che si intersecano nel punto (1,1)
 - (D) due rette che si intersecano nel punto (2,0)
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2582 Un clone è** C
- (A) una popolazione che deriva per via agamica o partenogenetica da almeno due genitori
 - (B) un individuo ottenuto in laboratorio
 - (C) una popolazione che deriva per via partenogenetica o agamica da un solo genitore
 - (D) un figlio avuto per fecondazione artificiale
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2583 Per i gas quali sono considerate le condizioni standard?** C
- (A) 275 K e 760 torr
 - (B) 100 °C e 1 atm
 - (C) 0 °C e 1 atm
 - (D) 273 K e 780 torr
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2584 L'apparato riproduttore femminile del fiore è detto** D
- (A) ovulo
 - (B) stame
 - (C) seme
 - (D) pistillo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2585 Che differenza c'è tra un organismo unicellulare ed uno pluricellulare?** B
- (A) Soltanto i procarioti sono unicellulari
 - (B) I pluricellulari sono formati da più cellule, gli unicellulari da una sola cellula
 - (C) Gli unicellulari sono soltanto piante, i pluricellulari soltanto animali
 - (D) Gli unicellulari sono formati da più cellule, i pluricellulari da una sola
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2586 Secondo Planck la luce e le altre forme di energia sono "pacchetti" di** A
- (A) fotoni

- (B) bosoni
- (C) quanti
- (D) barioni
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2587 Il rapporto 30 / 0,0030 è uguale a** C
(A) 30.000
(B) 0,0001
(C) 10.000
(D) 100.000
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2588 I procarioti sono** A
(A) organismi la cui unica cellula non è divisa in compartimenti separati da membrane
(B) organismi pluricellulari con un nucleo ben delimitato
(C) organismi molto complessi
(D) organismi unicellulari con un nucleo ben definito
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2589 Quale delle seguenti grandezze si misura in joule?** C
(A) Forza
(B) Potenziale
(C) Lavoro
(D) Quantità di moto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2590 Quali proteine hanno l'azione di accelerare la velocità di una reazione senza essere modificate?** D
(A) Coenzimi
(B) Emoglobine
(C) Proteine strutturali
(D) Enzimi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2591 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** E
(A) 50 °C
(B) 30 °C
(C) 20 °C
(D) 4 °C
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2592 Nel Sistema Internazionale, un corpo di massa 5 kg ha peso** D
(A) 1,96 N
(B) 4,9 N
(C) 9,8 N
(D) 49 N
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2593 L'urea è** C
(A) sinonimo di urina
(B) una base azotata
(C) una diammidide
(D) un amminoacido
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2594 Il volume di una mole di gas, in condizioni standard, corrisponde a** C
(A) 1 L
(B) N (numero di Avogadro) L
(C) 22,4 L
(D) 0,082 L
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2595 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 $C_{12}H_{24}O_{12}$ perché** B
(A) si verifica una idrolisi
(B) si elimina acqua
(C) si aggiunge acqua

- (D) si ha una transesterificazione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2596 Una sola delle molecole sottoindicate non ha alcun doppietto elettronico libero. Quale?** A
(A) Metano
(B) Dietiletere
(C) Ammoniaca
(D) Acqua
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2597 Il legame tra le basi azotate complementari che formano la doppia elica del DNA è** D
(A) legame anidridico
(B) legame estereo
(C) legame ad alta energia, la quale si libera per rottura di questo
(D) legame a idrogeno
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2598 II termine mammiferi deriva dal fatto che tutti gli individui della classe;** B
(A) hanno due genitori, di cui uno è la mamma
(B) hanno ghiandole mammarie
(C) necessitano dei nutrimenti contenuti nel latte come cibi essenziali
(D) hanno dentatura uguale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2599 Quale tra le seguenti grandezze NON è vettoriale?** A
(A) L'energia cinetica
(B) La forza
(C) La quantità di moto
(D) L'intensità del campo elettrico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2600 I cromosomi nelle cellule somatiche umane sono in numero di** E
(A) 23
(B) 48
(C) 44
(D) 50
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2601 330° è uguale a** A
(A) $11/6 \pi$
(B) $2/3 \pi$
(C) $4/5$
(D) $22/9$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2602 L'ereditarietà dei caratteri viene regolata dalle** C
(A) leggi di Stryer
(B) leggi di Watson
(C) leggi di Mendel
(D) leggi di Alberts
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2603 Il 4% del 20% di un numero è 1; qual è il numero?** E
(A) 80
(B) 24
(C) 225
(D) 16
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2604 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** E
(A) Il numero totale delle ore delle lezioni che vengono impartite ex cathedra per quel determinato insegnamento
(B) Il numero delle ore totali impiegate dallo studente per prepararsi a sostenere l'esame di un determinato insegnamento
(C) La difficoltà intrinseca del corso
(D) 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

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2605 Un carattere portato dal cromosoma X, è un** D
 (A) carattere individuale
 (B) carattere influenzato dal sesso
 (C) carattere autosomico
 (D) carattere legato al sesso
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2606 A che cosa serve lo sfigmomanometro** C
 (A) A gonfiare le ruote della bicicletta
 (B) A misurare la capacità prensile delle mani
 (C) A misurare la pressione arteriosa
 (D) A predire il tempo in montagna
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2607 Se un gas perfetto subisce una compressione adiabatica allora la sua temperatura** A
 (A) aumenta
 (B) sale o scende a seconda del tipo di gas
 (C) rimane costante
 (D) sale o scende a seconda del grado di isolamento termico raggiunto
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2608 La relazione fra la capacità C di un condensatore, la carica Q presente sulle armature e la differenza di potenziale V tra queste, è** A
 (A) $C = Q/V$
 (B) $C = Q * V$
 (C) $C = V/Q$
 (D) $C = (1/2) * Q * V^2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2609 Le radiazioni gamma sono** B
 (A) elettroni
 (B) onde elettromagnetiche
 (C) particelle di massa uguale a quella dell'elettrone ma prive di carica
 (D) le diverse zone dello spettro luminoso
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2610 La forza applicata ad un punto materiale di massa m, è** C
 (A) la potenza della sollecitazione sul punto
 (B) la variazione dell'accelerazione del punto
 (C) il prodotto della massa per la rapidità di variazione temporale della velocità
 (D) il rapporto tra massa ed accelerazione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2611 La reazione tra H_2SO_4 ed $NaOH$ produce** A
 (A) solfato di sodio ed acqua
 (B) anidride solforica ed acqua
 (C) ossido di sodio e solfuro di idrogeno
 (D) solfuro di sodio ed acqua
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2612 Quale dei seguenti numeri differisce dagli altri?** D
 (A) $\log_2 8$
 (B) $\log_5 125$
 (C) $\log_e e^3$
 (D) $\log_3 16$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2613 I ribosomi sono** E
 (A) sistemi di comunicazione tra cellula e cellula
 (B) vacuoli citoplasmatici
 (C) organuli citoplasmatici adibiti alla sintesi lipidica
 (D) sistemi di giuntura tra cellula e cellula
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2614 Quali dei seguenti valori di A è una soluzione all'equazione $\sin A = \cos(A)$?** D

- (A) $A = 60^\circ$
- (B) $A = 0^\circ$
- (C) $A = 90^\circ$
- (D) $A = 45^\circ$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2615 Gli ultrasuoni sono** B
(A) rumori intensi
(B) vibrazioni di frequenza più alta di quelle del campo udibile
(C) vibrazioni di frequenza più bassa di quella del campo udibile
(D) suoni spaziali
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2616 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?** D
(A) L'energia cinetica di X è un quarto di quella di Y
(B) L'energia cinetica di X è un mezzo di quella di Y
(C) L'energia cinetica di X è uguale a quella di Y
(D) L'energia cinetica di X è due volte quella di Y
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2617 Un conduttore elettricamente carico, nelle immediate vicinanze di un proprio punto** C
(A) genera un campo elettrico proporzionale alle proprie dimensioni
(B) genera un campo elettrico proporzionale alla carica che possiede
(C) genera un campo elettrico proporzionale alla densità superficiale di carica
(D) si comporta come un condensatore
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2618 Il DNA è costituito da polimeri di ...1...; la struttura secondaria del DNA è determinata da legami ...2..., che si stabiliscono fra le coppie ...3...; il DNA è presente prevalentemente ...4...; la sua struttura è stata chiarita mediante ...5...Riferimento N.5** D
(A) spettrometria di massa
(B) spettrometria all'infrarosso
(C) risonanza magnetico-nucleare
(D) cristallografia a raggi X
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2619 I virus sono** D
(A) cellule eucariote
(B) particelle submicroscopiche bioparassite facoltative
(C) commensali
(D) particelle submicroscopiche bioparassite obbligate
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2620 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** B
(A) $1/3$
(B) $2/3$
(C) $3/5$
(D) $1/4$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2621 Un micron corrisponde a** A
(A) 10^{-6} m
(B) 10^{+6} m
(C) 10^{-4} m
(D) 10^{+4} m
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2622 Il glucosio in H_2O è** A
(A) solubile perché presenta gruppi funzionali idrofili
(B) insolubile
(C) idrofobo
(D) liofilo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2623 Quanti sono i numeri naturali di 5 cifre tutte diverse, che non contengono né lo 0, né il 3, né il 6?** B
(A) 5040
(B) 2520
(C) 120
(D) 21
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2624 Le più numerose specie animali sono** D
(A) i celenterati
(B) i mammiferi
(C) i molluschi
(D) gli artropodi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2625 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** B
(A) 2
(B) 4/3
(C) 3/2
(D) 10
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2626 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** B
(A) hanno la stessa massa e lo stesso volume
(B) hanno lo stesso calore specifico e la stessa massa
(C) hanno lo stesso volume e lo stesso calore specifico
(D) il calore è stato fornito ad essi allo stesso modo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2627 Una soluzione 0,5 M, quante moli di soluto per litro contiene?** A
(A) 0,5
(B) 1
(C) 1/4
(D) 1/3
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2628 I mitocondri** B
(A) sono la sede delle digestioni cellulari
(B) sono le centrali energetiche di tutte le cellule eucariotiche e di importanti biosintesi quali gli ormoni steroidei
(C) sono la sede dei movimenti cellulari
(D) sono la sede della fotosintesi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2629 Qual è la probabilità che nel lancio di un dado esca la faccia cinque?** A
(A) 1/6
(B) 1/5
(C) 2/5
(D) 5/6
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2630 Una soluzione di acido solforico (H₂SO₄) 1 M ha normalità** E
(A) 1 normale
(B) 0,1 normale
(C) 0,5 normale
(D) 0,25 normale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2631 Gli elementi sono** A
(A) i singoli atomi e i suoi isotopi
(B) sostanze formate da più tipi di atomi
(C) grassi
(D) proteine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2632 Per idrogenazione degli alcheni si ottengono** C

- (A) idruri
- (B) alcoli
- (C) alcani
- (D) alchini
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2633 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?** C
- (A) 32 [micro]N
 - (B) 2 [micro]N
 - (C) 8 [micro]N
 - (D) 4 [micro]N
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2634 La muffa grigia si combatte con fungicidi a base di** D
- (A) rame
 - (B) zolfo
 - (C) entrambi
 - (D) potassio
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2635 Individuare, tra le seguenti sostanze, l'acido forte** E
- (A) acido acetico
 - (B) acido carbonico
 - (C) acido oleico
 - (D) idrossido di sodio
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2636 La soluzione del sistema $x + y = 2$; $x/2 - y = 1$ è data da** A
- (A) $x=2, y=0$
 - (B) $x=0, y=1$
 - (C) $x=0, y=0$
 - (D) $x=1, y=-1$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2637 Quante moli di H₂O (peso molecolare = 18) sono contenute in 1000 g di acqua a 4°C?** C
- (A) 1,00
 - (B) 100,00
 - (C) 55,55
 - (D) 0,50
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2638 Indicare quale tra i seguenti composti contiene fruttosio** A
- (A) saccarosio
 - (B) glicogeno
 - (C) emoglobina
 - (D) urea
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2639 I determinanti dei caratteri genetici, localizzati sui cromosomi e costituiti da tratti di DNA, sono** B
- (A) cromatidi
 - (B) geni
 - (C) cromoplasti
 - (D) genotipi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2640 Qual è il pH di una soluzione acquosa di KCl 0,5 molare?** C
- (A) 5
 - (B) 7,5
 - (C) 7,0
 - (D) 2
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2641 Il moto di un punto materiale in cui sono costanti la curvatura della traiettoria e la velocità scalare è un moto** D
- (A) uniformemente accelerato

- (B) armonico
- (C) elicoidale
- (D) circolare uniforme
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2642 II lisosoma è** C
(A) una grande vescicola intracellulare non delimitata da membrana, contenente ormoni
(B) una piccola vescicola intracellulare non delimitata da membrana, contenente vitamine
(C) una piccola vescicola intracellulare delimitata da membrana, contenente enzimi in grado di operare una digestione intracellulare
(D) sinonimo di vacuolo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2643 L'attività di una sorgente radioattiva, la cui unità di misura è il curie (vecchia) o il becquerel (nuova), esprime il numero** C
(A) di atomi della sorgente
(B) totale di raggi alfa e gamma emessi
(C) di disintegrazioni al secondo
(D) di raggi X emessi per unità di superficie
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2644 Se un raggio luminoso monocromatico passa da un mezzo ad un altro, separati da superficie liscia, si ha, in generale** B
(A) riflessione e diffusione
(B) riflessione e rifrazione
(C) diffrazione e rifrazione
(D) interferenza e risonanza
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2645 Gli organismi eterotrofi** B
(A) trasformano i nitriti in nitrati
(B) utilizzano composti organici
(C) si nutrono di animali morti
(D) hanno le stesse caratteristiche degli autotrofi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2646 In un alchene contenente 4 atomi di carbonio, quanti saranno gli atomi di idrogeno?** B
(A) 4
(B) 8
(C) 6
(D) 10
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2647 L'ATP è** B
(A) un nucleotide
(B) un nucleotide trifosfato
(C) acido trifosforico
(D) un monomero di acido nucleico (DNA o RNA)
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2648 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** A
(A) diventa sei volte più grande
(B) diventa sei volte più piccolo
(C) diventa trentasei volte più piccolo
(D) diventa trentasei volte più grande
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2649 Dividere un numero per 0,05 è come moltiplicarlo per** C
(A) 2
(B) 5
(C) 20
(D) 50
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2650 La mole di una proteina pesa 60 kg; nella mole in questione sono contenuti** D
(A) 60 amminoacidi
(B) 6000 amminoacidi

- (C) 60000 molecole
- (D) 6,023 10²³ molecole di proteina
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2651 Nella reazione $2\text{Zn} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{ZnO}$** C
(A) l'ossigeno e lo zinco si riducono
(B) l'ossigeno si ossida
(C) l'ossigeno si riduce
(D) c'è un errore
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2652 Come si definiscono i cromosomi che portano gli stessi geni, ma in configurazioni alleliche diverse?** E
(A) Cromosomi sessuali
(B) Cromosomi a spazzola
(C) Cromosomi X.
(D) Conversione cromosomica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2653 La sintesi del RNA avviene durante** B
(A) la duplicazione
(B) la trascrizione
(C) la delezione
(D) l'inserzione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2654 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** B
(A) 1/3
(B) 2/3
(C) 3/5
(D) 1/4
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2655 L'embrione è** A
(A) uno stadio precoce nello sviluppo di un animale o di un vegetale
(B) lo stadio di sviluppo successivo a quello fetale
(C) un individuo animale dopo la nascita
(D) un individuo animale al momento del parto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2656 La carica totale di un atomo di He è** C
(A) +2
(B) -2
(C) 0
(D) +4
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2657 L'etene reagisce con il cloro, con il bromo e con l'acido cloridrico. Tali reazioni sono esempi di** B
(A) sostituzione
(B) addizione
(C) condensazione
(D) neutralizzazione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2658 Quanti geni possiede un uomo?** B
(A) Due
(B) Decine di migliaia
(C) Cento
(D) Dieci
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2659 Indicare la risposta errata** D
(A) $\sin 150^\circ = 1/2$
(B) $\sin 330^\circ = -1/2$
(C) $\cos 300^\circ = 1/2$
(D) $\sin 180^\circ = -1$

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2660** **$-3 \cdot 10^{-3} =$** D
 (A) 3
 (B) -3
 (C) -0,0003
 (D) -0,003
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2661** **La reazione $\text{Fe}^{3+} + 1\text{e}^-$ da Fe^{2+} è una** B
 (A) ossidazione
 (B) riduzione
 (C) deidrogenazione
 (D) condensazione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2662** **Indicare lo zucchero** B
 (A) triptofano
 (B) mannosio
 (C) alanina
 (D) colesterolo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2663** **Una catena alimentare inizia con** E
 (A) uomo
 (B) batteri
 (C) animali
 (D) raggi U.V.
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2664** **Le mutazioni che per l'evoluzione umana possono essere considerate di maggiore rilevanza sono quelle che avvengono** A
 (A) nelle cellule riproduttive
 (B) nelle cellule epiteliali
 (C) in tutti i tipi di cellule
 (D) nelle cellule del sistema nervoso
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2665** **Il DNA differisce dal RNA perché** B
 (A) è a triplo filamento
 (B) è a doppio filamento
 (C) l'adenina sostituisce l'uracile
 (D) si trovano in cellule diverse
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2666** **$\text{Log}_{10} 10^{-1/5} =$** A
 (A) -1/5
 (B) 5
 (C) -5
 (D) 1/5
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2667** **Una soluzione ha la concentrazione di $\text{OH}^- = 10^{-8} \text{ M}$. Il pH è** C
 (A) -8
 (B) 8
 (C) 6
 (D) 11
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2668** **L'evento che porta alla formazione dello zigote è la** D
 (A) mitosi
 (B) meiosi
 (C) gametogenesi
 (D) fecondazione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2669** **Se la somma vettoriale delle forze applicate ad un corpo è nulla, l'accelerazione risultante dal baricentro del corpo sarà** A
 (A) nulla

- (B) non si può rispondere se non si conosce la massa del corpo
- (C) crescente
- (D) decrescente
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2670 Un corpo di peso P1 e della densità D1 galleggia su un fluido di peso P2 e densità D2, quindi** D
- (A) $P1 > P2$
 - (B) $P1 < P2$
 - (C) $D1 > D2$
 - (D) $D1 < D2$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2671 Se il calcio passa dallo stato di ossidazione +2 a 0, il calcio** B
- (A) si ossida
 - (B) si riduce
 - (C) non si ossida, ne si riduce
 - (D) si ossida e si riduce contemporaneamente
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2672 Rispetto all'acqua pura, una soluzione di NaCl** C
- (A) è più acida
 - (B) è meno acida
 - (C) ha la stessa acidità
 - (D) è più basica o più acida a seconda della concentrazione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2673 La linea costituita dall'insieme delle posizioni occupate dal corpo in movimento viene detta** C
- (A) velocità angolare
 - (B) percorso
 - (C) traiettoria
 - (D) linea di posizione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2674 L'effetto dell'attrito su un corpo si manifesta attraverso** A
- (A) una diminuzione di energia cinetica
 - (B) un aumento di velocità
 - (C) una diminuzione di energia potenziale gravitazionale
 - (D) un aumento di accelerazione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2675 La divisione riduzionale è** B
- (A) la mitotica
 - (B) la prima della meiosi
 - (C) la seconda della meiosi
 - (D) caratteristica di organismi unicellulari
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2676 Siano a e b due numeri reali positivi con $a > b$, il $\log_{10}(b/a)$ è** A
- (A) < 0
 - (B) > 1
 - (C) compreso tra 0 e 1
 - (D) dipende dai valori di a e b
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2677 In uno zigote umano sono presenti** B
- (A) 48 cromosomi
 - (B) 46 cromosomi
 - (C) 23 cromosomi
 - (D) due nuclei ben separati
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2678 La parete cellulare è presente** B
- (A) nei virus
 - (B) nei procarioti
 - (C) negli insetti
 - (D) nei mammiferi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2679 La formula del benzene è** C
(A) C_6H_{14}
(B) C_6H_{12}
(C) C_6H_6
(D) C_6H_{10}
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2680 In quale gruppo si trovano, nel sistema periodico, i metalli alcalino terrosi?** C
(A) Nel I gruppo
(B) Nel III gruppo
(C) Nel II gruppo
(D) Nel gruppo zero
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2681 La forza gravitazionale è** A
(A) attrattiva
(B) repulsiva
(C) costante
(D) proporzionale alla distanza
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2682 Indicare la sigla che corrisponde al mercurio** C
(A) Mg
(B) Mn
(C) Hg
(D) K
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2683 Gli alcani sono solubili in H_2O ?** C
(A) Sì, sempre
(B) Sì, dipende però dalla pressione
(C) No, mai
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2684 Per inerzia di un corpo s'intende** C
(A) il tempo necessario affinché esso acquisti una accelerazione uguale a g
(B) l'accelerazione che acquista quando è soggetto ad una forza unitaria
(C) la sua naturale tendenza a conservare il proprio stato di quiete o di moto rettilineo uniforme
(D) la sua naturale tendenza al moto uniformemente accelerato
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2685 La fotosintesi** A
(A) avviene solo in presenza di clorofilla e luce
(B) libera energia dagli zuccheri
(C) necessita solo di luce
(D) anidride carbonica e acqua sono le sostanze prodotte
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2686 Quale fra questi gas è nobile?** A
(A) Xe
(B) O_2
(C) CO_2
(D) F_2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2687 Moltiplicare un numero per cinque è lo stesso che dividere lo stesso numero per** B
(A) 2
(B) 0,20
(C) 0,50
(D) 0,002
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2688 Quale effetto ha l'attrito su un corpo in moto?** E
(A) Creazione di campo magnetico
(B) Aumento di energia potenziale gravitazionale
(C) Aumento di velocità

- (D) Aumento di energia cinetica
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 2689 Quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA? L'energia totale di un sistema isolato** A
- (A) non aumenta né diminuisce
 - (B) tende sempre ad aumentare
 - (C) tende sempre a diminuire
 - (D) aumenta con l'aumentare della temperatura e della pressione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2690 Due geni che occupano loci corrispondenti su cromosomi omologhi sono detti** B
- (A) omeotermini
 - (B) alleli
 - (C) aploidi
 - (D) gemelli
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2691 Il numero di ossidazione dell'ossigeno nella molecola di H_2O_2 è** B
- (A) - 2
 - (B) - 1
 - (C) 0
 - (D) +1/2
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2692 La formula $R-CO-R$ corrisponde a** A
- (A) un chetone
 - (B) un ossiacido
 - (C) un etere
 - (D) un alchene
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2693 In che stato fisico si trova il propano?** B
- (A) Liquido
 - (B) Gas
 - (C) Solido
 - (D) Dipende dal luogo di estrazione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2694 I vasi con il diametro più piccolo sono** C
- (A) vene
 - (B) arterie
 - (C) capillari
 - (D) arteriole
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2695 La scienza che studia le interazioni tra gli esseri viventi e l'ambiente, si chiama** E
- (A) biologia
 - (B) fisiologia
 - (C) geologia
 - (D) teologia
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2696 La velocità media di un'automobile che viaggia per 200 km a 50 km/h e per 160 km a 80 km/h è** B
- (A) 55 km/h
 - (B) 60 km/h
 - (C) 65 km/h
 - (D) 70 km/h
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2697 Il rendimento di una macchina termica si esprime** D
- (A) in calorie
 - (B) in joule
 - (C) in chilowattora
 - (D) con un numero puro
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 2698 La pressione atmosferica che agisce sulla superficie di un lago aumenta del 5 per** A

mille in termini relativi, corrispondenti a 5 mbar in valore assoluto. Di conseguenza la pressione ad una data profondità

- (A) varia di 5 mbar
- (B) varia del 5 per 1000
- (C) non varia
- (D) varia di una quantità dipendente dalla profondità
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2699 Gli atomi di carbonio degli alcheni impegnati nel doppio legame, che tipo di ibridazione avranno?

B

- (A) sp
- (B) sp²
- (C) sp³
- (D) Non sono ibridi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

2700 Il nucleo

C

- (A) è situato sempre centralmente
- (B) è situato all'esterno della cellula
- (C) è situato di solito centralmente, ma può assumere, in determinati tipi cellulari, una posizione eccentrica
- (D) è situato sempre in posizione eccentrica
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3151 Un elettrone possiede una carica di $1,6 \cdot 10^{-19}$ 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** C
 (A) - 19
 (B) 1,9
 (C) 19
 (D) 190
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3152 Se $\log_3 x = 5$, è $x =$** B
 (A) 10^5
 (B) 243
 (C) 125
 (D) $5/3$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3153 L'isomeria ottica in una molecola organica si può presentare quando** B
 (A) Su uno degli atomi di carbonio della molecola si hanno 4 sostituenti uguali
 (B) Su uno degli atomi di carbonio della catena si hanno quattro sostituenti diversi
 (C) Su uno degli atomi di ossigeno presenti nella catena si hanno tre sostituenti diversi
 (D) Su uno degli atomi di azoto presenti nella catena si hanno due sostituenti diversi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3154 Dire quali tra questi solventi, è quello più polare** B
 (A) benzene
 (B) acqua
 (C) metano
 (D) esano
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3155 Il composto $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-NH-CH}_3$ prende il nome di** D
 (A) dietil ammina
 (B) ammoniaca etilica
 (C) ammoniaca etanoata
 (D) metil etil ammina
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3156 In quali organuli cellulari si trova la catena respiratoria?** E
 (A) Nei ribosomi
 (B) Nel reticolo endoplasmatico
 (C) Nel nucleo
 (D) Nei melanosomi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3157 Durante la meiosi** A
 (A) si hanno due cicli successivi di divisione
 (B) i cromosomi omologhi si dispongono in una unica fila
 (C) le cellule si spostano dalla loro sede
 (D) tutte le cellule dell'organismo si dividono dando 4 cellule uguali
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3158 Il sale che si forma per reazione fra idrossido di sodio (NaOH) e acido palmitico è un** B
 (A) estere
 (B) sapone
 (C) sale acido
 (D) un monogliceride basico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3159 "Oico", secondo la nomenclatura internazionale, è la desinenza da assegnare ad un** C
 (A) idrocarburo saturo
 (B) chetone
 (C) acido carbossilico
 (D) idrocarburo polinsaturo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3160 In che stato fisico si trova il metano?** D
 (A) Liquido

- (B) Solido
- (C) Dipende da dove viene estratto
- (D) Gas
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3161 Lo 0,2 per mille di un numero è 0,4. Il numero x è uguale a** B
(A) 1000
(B) 2000
(C) 4000
(D) 8000
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3162 Quanti millimetri cubici sono contenuti in un millilitro?** D
(A) 1
(B) 10
(C) 100
(D) 1000
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3163 Il valore arrotondato della terza cifra decimale del numero 0,7836 è** A
(A) 0,784
(B) 0,780
(C) 0,800
(D) 0,783
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3164 Si intende per membrana plasmatica** C
(A) una membrana che racchiude e delimita il DNA dal resto della cellula
(B) una sottile membrana che racchiude e delimita le varie componenti plasmatiche
(C) una membrana che racchiude e delimita le cellule eucariotiche e che controlla il passaggio di ioni e di molecole dall'ambiente esterno all'interno della cellula e viceversa
(D) la membrana che delimita il mitocondrio dal resto degli organuli cellulari
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3165 La soluzione della disequazione $(x + 3) \cdot (x + 5) > (x + 1) \cdot (x + 9)$ è** C
(A) x minore o uguale a 3
(B) x maggiore o uguale a 3
(C) $x < 3$
(D) $x > 3$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3166 Il triplo legame è** C
(A) un legame tra tre atomi
(B) un legame tra tre ioni
(C) un legame derivante dalla compartecipazione di tre coppie di elettroni
(D) un legame che coinvolge tre elettroni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3167 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** A
(A) rimane invariato
(B) aumenta, essendoci più acqua di prima
(C) diminuisce, perché l'acqua allo stato di ghiaccio ha un volume maggiore che allo stato liquido
(D) varia a seconda del rapporto tra i volumi del ghiaccio e dell'acqua
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3168 Si chiamano mutazioni i cambiamenti a livello di** B
(A) RNA
(B) DNA
(C) lipidi
(D) proteine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3169 $\log_{10} 4 + \log_{10} 25 =$** B
(A) 0,40
(B) 2
(C) 6,25
(D) 29

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3170 Qual è la funzione primaria dei carboidrati negli esseri viventi?** A
(A) Fornire energia
(B) Formare proteine
(C) Accumularsi nel tessuto adiposo
(D) Formare DNA
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3171 A cosa è uguale C se $C^{3/2} = 27$?** C
(A) 3
(B) 6
(C) 9
(D) 81
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3172 Quale fra i seguenti composti è una aldeide?** A
(A) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHO}$
(B) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CO-CH}_2\text{-CH}_3$
(C) $\text{CH}_3\text{-COOH}$
(D) $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3173 In quale dei seguenti composti ho una catena di 4 atomi di carbonio?** D
(A) Glicerina
(B) Aldeide acetica
(C) Propano
(D) Butanolo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3174 Nell'acqua pura la concentrazione molare degli ossidrioni è** C
(A) 10^{-14}
(B) 10^7
(C) 10^{-7}
(D) 10^{-4}
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3175 Un individuo di sesso maschile riceve il corredo genetico legato al cromosoma Y** C
(A) da entrambi i genitori
(B) dalla madre
(C) dal padre
(D) da nessuno dei genitori
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3176 Cosa sono presenti nel nucleo dell'atomo?** A
(A) Protoni e neutroni
(B) Protoni ed elettroni
(C) Neutroni ed elettroni
(D) Solo positroni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3177 Gli erbivori sono** E
(A) autotrofi
(B) consumatori secondari
(C) gli esseri umani
(D) ormai inesistenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3178 I due processi più importanti nel ciclo dell'Ossigeno sono** E
(A) evaporazione e precipitazione
(B) respirazione ed evaporazione
(C) ossidazione e riduzione
(D) respirazione e nitrificazione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3179 Una soluzione ha $[\text{H}^+] = 10^{-2}$. Essa è** A
(A) acida
(B) basica
(C) neutra

- (D) con eccesso di OH^-
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3180 Nell'occhio dei vertebrati è presente** E
(A) la valvola mitrale
(B) il liquido cefalorachidiano
(C) lo sclerotomo
(D) il trofoblasto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3181 Qual è il vertice nella parabola $y = x^2$?** D
(A) (2,2)
(B) (2,1)
(C) (1,2)
(D) (0,0)
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3182 Gli orbitali p** A
(A) sono orientati lungo le 3 direzioni dello spazio
(B) formano angoli di 45°
(C) sono sferici
(D) possono contenere massimo 3 elettroni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3183 Cosa vuoi dire che due soluzioni sono isotoniche?** B
(A) Hanno la stessa pressione di vapore
(B) Hanno la stessa pressione osmotica
(C) Hanno lo stesso volume
(D) Hanno la stessa temperatura
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3184 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** C
(A) fusione di geni
(B) rachitismo
(C) ricombinazione
(D) retrotrasposizione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3185 Per quali valori di x è $x^2 > 36$?** B
(A) $x > -6$
(B) $x < -6$, $x > 6$
(C) $-6 < x < 6$
(D) $x > 6$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3186 L'ecologia studia** D
(A) le condizioni dell'ambiente
(B) il regno animale
(C) il regno vegetale
(D) le interazioni tra gli organismi viventi e l'ambiente
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3187 Quale degli organi sotto elencati può essere maggiormente danneggiato dal fumo del tabacco** A
(A) Polmoni
(B) Fegato
(C) Rene
(D) Pancreas
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3188 La percentuale approssimata dell'idrogeno nella normale composizione dell'aria è** E
(A) maggiore del 95%
(B) 78%
(C) 48%
(D) 22%
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3189 L'espressione $(3a^2)^3 + (9b)^2$ vale** B
 (A) $9a^6 + 18b^2$
 (B) $27a^6 + 81b^2$
 (C) $9a^5 + 18b^3$
 (D) $27a^5 + 81b^3$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3190 Le forze di attrazione terra-luna e luna-terra sono** A
 (A) uguali in modulo ma opposte
 (B) uguali in modulo, direzione e verso
 (C) la prima è maggiore della seconda
 (D) la seconda è maggiore della prima
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3191 Nella seguente reazione: $2\text{NaCl} + \text{Br}_2 \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{NaBr}$** C
 (A) il bromo ed il cloro si ossidano e il sodio si riduce
 (B) il cloro si riduce e il sodio si ossida
 (C) il cloro si ossida e il bromo si riduce
 (D) il cloro si riduce e il bromo si ossida
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3192 A quale pH si ha una maggiore concentrazione di ioni OH^-** A
 (A) 8
 (B) 4
 (C) 7
 (D) 5
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3193 In presenza di un campo magnetico, una spira percorsa da corrente elettrica ed un ago magnetico** C
 (A) si comportano in maniera sempre equivalente
 (B) sono sistemi non confrontabili
 (C) ammettono un'equivalenza a determinate condizioni
 (D) si comportano in modi completamente differenti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3194 L'intensità di corrente elettrica in un filo conduttore** B
 (A) è il numero di cariche che attraversano una sezione del conduttore in un determinato tempo
 (B) dipende dalla differenza di potenziale agli estremi del filo
 (C) è il numero di elettroni che circola nel conduttore in un secondo
 (D) si misura in volt/secondo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3195 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 . Se si rompe la membrana, i due gas si mescolano; all'equilibrio la pressione sarà** B
 (A) $2 P_0$
 (B) P_0
 (C) $P_0/2$
 (D) non uniforme, perché i gas, uno monoatomico e l'altro biatomico non si mescolano bene
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3196 La sostanza colorabile presente nel nucleo delle cellule sotto forma di sottili filamenti, che durante la mitosi assumono l'aspetto di cromosomi, si definisce** E
 (A) cromoplasti
 (B) carioteca
 (C) cromatofori
 (D) cuticola
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3197 L'acido nitroso corrisponde alla formula** A
 (A) HNO_2
 (B) HNO_3
 (C) NO_2
 (D) $\text{N}(\text{OH})_3$

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3198 Quale delle seguenti sostanze è un elettrolita debole?** C
 (A) Cloruro di sodio
 (B) Acido solforico
 (C) Acido acetico
 (D) Idrossido di sodio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3199 Considerata l'equazione trigonometrica $\sin x - 2 \cos^2 x + 2 = 0$, quale dei seguenti angoli espressi in gradi è una radice?** D
 (A) 30°
 (B) 90°
 (C) 150°
 (D) 180°
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3200 La formula bruta dell'etanolo è** D
 (A) C_3H_4O
 (B) $C_4H_4O_2$
 (C) C_2H_2O
 (D) C_2H_6O
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3201 L'anidride arseniosa corrisponde alla formula** A
 (A) As_2O_3
 (B) AsO
 (C) As_2O_5
 (D) Ar_2O_3
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3202 Perché un pallone pieno di elio tende a salire?** A
 (A) Perché l'elio ha una densità minore rispetto all'aria
 (B) Perché viene trascinato dall'aria
 (C) Perché il pallone ha un volume minore dell'aria che sposta
 (D) Perché l'elio ha un peso specifico maggiore dell'aria
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3203 Che tipo di ibridazione degli orbitali presenta il C nell'etere dietilico?** A
 (A) sp^3
 (B) sp^2
 (C) sp
 (D) $sp^3 d^2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3204 I cromosomi sessuali sono presenti** B
 (A) nel citoplasma
 (B) nel nucleo di tutte le cellule
 (C) nel nucleo dell'uovo e dello spermatozoo
 (D) nel citoplasma delle cellule riproduttive
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3205 Per emivita di un nuclide radioattivo si intende** D
 (A) il tempo necessario perché decada al 10%
 (B) l'emivita non è correlata al decadimento radioattivo
 (C) il tempo necessario perché decada al 100%
 (D) il tempo necessario perché decada al 50%
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3206 L'ovulazione avviene** C
 (A) una volta al mese in tutti gli animali
 (B) una volta al mese nell'uomo
 (C) circa ogni 28 giorni nella donna
 (D) raramente nella donna
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3207 La metà di 10^6 è** C
 (A) 10^3
 (B) $0,2 \cdot 10^6$

- (C) $5 \cdot 10^5$
(D) 5^6
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3208 La salamandra appartiene alla classe dei** C
(A) mammiferi
(B) rettili acquatici
(C) anfibi
(D) pesci
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3209 È possibile che un corpo scenda lungo un piano inclinato con velocità costante?** D
(A) No, a causa dell'accelerazione di gravità
(B) Sì, se è trascurabile la resistenza dell'aria
(C) Sì, se è trascurabile qualsiasi forma di attrito
(D) Sì, se è presente attrito
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3210 L'unità di misura della carica elettrica è esprimibile in** C
(A) volt/m
(B) coulomb * ampere
(C) ampere * s
(D) ohm * volt
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3211 Perché gli elementi di uno stesso gruppo hanno proprietà simili?** D
(A) Perché hanno lo stesso numero di elettroni
(B) Perché hanno lo stesso numero di protoni
(C) Perché hanno lo stesso numero di neutroni
(D) Perché hanno lo stesso numero di elettroni esterni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3212 Per una produzione di qualità è necessario che le uve siano conferite** D
(A) in cassoni di almeno 100 Q.
(B) in cassoni di almeno 200 Q.
(C) in cassette in legno da 50 Kg.
(D) in cassette da 25 Kg.
(E) in cassoni di almeno 10 Q.
- 3213 Un triangolo rettangolo, ruotando intorno all'ipotenusa, genera** A
(A) due coni uniti per la base
(B) un prisma
(C) un tronco di cono
(D) un cono retto .
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3214 Il bilancio in sali e acqua dell'organismo viene regolato** E
(A) dal fegato
(B) dalla milza
(C) dal tubo gastroenterico
(D) dalla vescica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3215 Quale dei seguenti composti è un costituente del DNA?** D
(A) Glucosio
(B) Acetone
(C) Fruttosio
(D) Desossiribosio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3216 Nella reazione: $\text{Zn} + \text{FeCl}_2 \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{Fe}$, lo ione che si riduce è** B
(A) Zn^{++}
(B) Fe^{++}
(C) Cl^-
(D) Fe^{+++}
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3217 L'ontogenesi è** A
(A) l'insieme di processi che determinano la formazione di un organismo vivente

- (B) il processo di formazione della cellula uovo dalle cellule della linea germinale nelle ghiandole sessuali femminili
 (C) l'insieme di animali che si nutrono sia di vegetali sia di altri animali
 (D) la liberazione dell'uovo maturo dal follicolo ovarico nei mammiferi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3218 I codoni sono** B
 (A) geni
 (B) sequenze nucleotidiche
 (C) mutazioni
 (D) delezioni
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3219 Uno dei due costituenti di una coppia di geni che determina un dato carattere è detto** A
 (A) allele
 (B) antigene
 (C) aploide
 (D) diploide
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3220 Nella trasformazione da un atomo neutro a ione l'atomo perde o acquista** D
 (A) protoni
 (B) cariche positive
 (C) unità di massa
 (D) elettroni
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3221 Alcuni insetti riescono a camminare sull'acqua, ciò è dovuto** B
 (A) alla spinta di Archimede
 (B) a fenomeni di tensione superficiale
 (C) alla loro leggerezza
 (D) alla loro densità
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3222 La condizione caratterizzata dalla presenza di un corredo di cromosomi pari a n è detta** E
 (A) coniugazione
 (B) diploidia
 (C) allelismo
 (D) blotting
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3223 L'ordine di stabilità dei carbocationi è** C
 (A) $\text{CH}_3^+ > 1^\circ > 2^\circ > 3^\circ$
 (B) $\text{CH}_3^+ < 1^\circ > 2^\circ > 3^\circ$
 (C) $\text{CH}_3^+ < 1^\circ < 2^\circ < 3^\circ$
 (D) $\text{CH}_4^+ \text{H}_2\text{O} > 1^\circ < 2^\circ < 3^\circ$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3224 Nella reazione: $3\text{Cu} + 8\text{HNO}_3 \rightarrow 3\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO} + 4\text{H}_2\text{O}$** A
 (A) il Cu si ossida
 (B) il Cu si riduce
 (C) l'N si ossida
 (D) il Cu è l'agente ossidante
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3225 In una mole sono contenute** C
 (A) un numero indefinito di molecole
 (B) $6,023 \cdot 10^{21}$ molecole
 (C) un numero di Avogadro di molecole
 (D) $35,5 \cdot 10^{20}$ molecole
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3226 L'alcol potenziale (v/v) ottenibile dalla fermentazione è pari a circa il** B
 (A) 10% del contenuto di zuccheri del mosto.
 (B) 60% del contenuto di zuccheri del mosto.
 (C) 30% del contenuto di zuccheri del mosto.
 (D) 100% del contenuto di zuccheri del mosto.

(E) 1% del contenuto di zuccheri del mosto.

- 3227 Durante la compressione isoterma di un gas perfetto** E
 (A) il volume del gas aumenta
 (B) la temperatura del gas aumenta
 (C) non vi è scambio di calore con l'ambiente esterno
 (D) la temperatura aumenta solo se la compressione è rapida
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3228 La parete cellulare è presente** B
 (A) nelle cellule animali
 (B) nelle cellule vegetali e nei procarioti
 (C) nei mitocondri.
 (D) sia nelle cellule animali che in quelle vegetali
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3229 L'interfase** C
 (A) coincide con il periodo di divisione cellulare
 (B) è una delle fasi intermedie del ciclo cellulare
 (C) è l'insieme delle fasi G_1 -S- G_2 del ciclo cellulare
 (D) comprende le fasi S- G_2 -M del ciclo cellulare
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3230 Gli esteri si formano per reazione tra** E
 (A) Acidi e ammine
 (B) Aldeidi e basi
 (C) Chetoni ed idrocarburi
 (D) Alcoli e chetoni
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3231 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** D
 (A) praticamente nulla
 (B) 1 J
 (C) 50 kW
 (D) 50 keV
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3232 Di quale apparato fa parte l'uretere?** D
 (A) del sistema digerente
 (B) del sistema respiratorio
 (C) del sistema nervoso
 (D) dell'apparato renale-escretore
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3233 Quali sono le coordinate dei punti di intersezione della curva $2y^2 = 3x + 8$ con l'asse delle y?** A
 (A) (0,2) (0,-2)
 (B) (0,2) (-2,0)
 (C) (2,0) (-2,0)
 (D) (2,0) (0,-2)
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3234 Due rette sono perpendicolari se formano 4 angoli di** D
 (A) 80°
 (B) 70°
 (C) 20°
 (D) 90°
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3235 Nel S.I. l'induzione magnetica si misura in** A
 (A) Tesla
 (B) Farad
 (C) Volt
 (D) Coulomb
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3236 $a^m \cdot a^n$ è uguale a** A
 (A) $a^{(m+n)}$

- (B) $a^{(m-n)}$
- (C) $n \cdot a^m$
- (D) $a^2 (m \cdot n)$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3237 La resistenza di un conduttore ohmico è** C
 (A) direttamente proporzionale alla tensione
 (B) direttamente proporzionale alla corrente
 (C) indipendente dalla tensione
 (D) indipendente dalla temperatura
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3238 Nel sistema cgs (cm, g, s) l'unità di misura dell'energia è** C
 (A) Watt
 (B) Dina
 (C) Erg
 (D) Joule
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3239 La più abbondante proteina fibrosa dell'organismo umano è localizzata ...1...; essa forma fibrille lunghe in media ...2... è costituita da ...3...; ...4... è estremamente resistente alla trazione e può legare sali di ...5...Riferimento N.1** D
 (A) nei capelli
 (B) nel fegato
 (C) nel tessuto epiteliale
 (D) nel tessuto connettivo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3240 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** C
 (A) 1/6 di quella che ha sulla Terra
 (B) 6 volte quella che ha sulla Terra
 (C) uguale a quella che ha sulla Terra
 (D) 1/36 di quella che ha sulla Terra
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3241 I mammiferi sono animali** A
 (A) a sangue caldo
 (B) a sangue freddo
 (C) eterotermi
 (D) eterozigoti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3242 II ribosoma è costituito da** B
 (A) tre subunità
 (B) due subunità
 (C) quattro subunità
 (D) una sola subunità
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3243 Il nitrito di cadmio corrisponde a** B
 (A) CdNO_2
 (B) $\text{Cd}(\text{NO}_2)_2$
 (C) $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$
 (D) $\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3244 Gli organismi che si procurano nutrimento assorbendolo da organismi morti, sono detti** C
 (A) autotrofi
 (B) eterotrofi
 (C) saprofiti
 (D) simbionti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3245 Quale di queste strutture non è presente in un individuo di sesso maschile?** C
 (A) Uretra
 (B) Vescica
 (C) Tuba di Falloppio

- (D) Uretere
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3246 Homo sapiens è composto dalle parole** B
(A) Homo che indica la specie e sapiens il genere
(B) Homo che indica il genere e sapiens la specie
(C) Homo che indica la specie e sapiens la razza
(D) Homo che indica il genere e sapiens la razza
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3247 Per fondere un grammo di sostanza, alla temperatura di fusione, occorre fornire una quantità di calore pari** B
(A) al calore specifico
(B) al calore latente di fusione
(C) alla capacità termica
(D) alla temperatura
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3248 La quantità $(a + b)^3$ è uguale a** D
(A) $a^3 + b^3$
(B) $a^3 - b^3$
(C) $a^3 + 3ab + b^3$
(D) $(a + b) \cdot (a + b)^2$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3249 Il difetto di odore di tappo è determinato da** C
(A) i collanti utilizzati per la produzione del tappo.
(B) cessione di monomeri dai tappi in silicone.
(C) contaminazione fungina del sughero.
(D) l'inchiostro utilizzato per la stampa dei tappi.
(E) la foresta di provenienza delle querce da sughero.
- 3250 Il rapporto fra l'altezza di un triangolo equilatero ed il suo lato è** A
(A) $\sqrt{3}/2$
(B) $2/3$
(C) $\sqrt{3}/4$
(D) $1/\sqrt{3}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3251 Un'automobile percorre una curva di raggio 20 m con una velocità scalare costante di 40 km/h. L'accelerazione dell'automobile è** C
(A) uguale a zero
(B) tangente alla curva
(C) diretta come il raggio e rivolta verso l'interno della curva
(D) diretta come il raggio e rivolta verso l'esterno della curva
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3252 La denominazione più esatta per uno zucchero a 4 atomi di carbonio è** D
(A) tetrasaccaride
(B) oligosaccaride
(C) polisaccaride
(D) tetroso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3253 Secondo la definizione di Bronsted-Lowry, indicare quale dei seguenti ioni può comportarsi soltanto come acido** A
(A) NH_4^+
(B) PO_3^{--}
(C) HPO_3^{--}
(D) HPO_4^{--}
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3254 Gli eritrociti sono** E
(A) macrofagi
(B) monociti
(C) globuli rossi e globuli bianchi
(D) un tipo particolare di linfociti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3255 Un astronauta in orbita non avverte alcuna sensazione di peso. Perché?** D
(A) Al di fuori dell'atmosfera la forza di gravità è nulla
(B) A quella distanza dalla Terra la forza di gravità è del tutto trascurabile
(C) Si è raggiunto un equilibrio tra la forza di gravità della terra e quella della Luna
(D) La forza di gravità produce la stessa accelerazione sull'astronauta e sulla navicella
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3256 Il cloruro di sodio sciolto in acqua da** A
(A) anioni cloro e cationi sodio
(B) cationi cloro e anioni sodio
(C) non si dissocia
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3257 Nella clorofilla è contenuto** C
(A) il Cloro
(B) il ferro
(C) il magnesio
(D) il fluoro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3258 $0,12 \text{ dm}^3$ sono equivalenti a** D
(A) 12 mm^3
(B) 1200 mm^3
(C) $0,0012 \text{ mm}^3$
(D) $12 * 10^4 \text{ mm}^3$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3259 Il cielo, in assenza di nuvole ci appare azzurro. Se non ci fosse l'atmosfera, esso ci apparirebbe** A
(A) nero
(B) bianco come la luce del Sole
(C) ugualmente azzurro
(D) rosso-arancione, perché sono i colori meno rifratti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3260 La formula del bicarbonato di calcio è** B
(A) CaCO_3
(B) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
(C) CaHCO_3
(D) $\text{Ca}_3(\text{CO}_3)_2$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3261 La sede dei geni è rappresentata** E
(A) dalla membrana plasmatica
(B) dai mitocondri
(C) dal reticolo endoplasmatico rugoso
(D) dai ribosomi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3262 La barrique è** D
(A) un contenitore di acciaio inox da 220 litri.
(B) un contenitore di rovere da 2000 litri.
(C) un contenitore di acciaio inox da 2000 litri.
(D) un contenitore di rovere da 220 litri.
(E) un contenitore in vetro resina adatto al trasporto del vino.
- 3263 L'elettrone è una particella di carica negativa** C
(A) con una massa uguale a quella del protone
(B) con massa 1840 volte maggiore di quella del protone
(C) con una massa 1840 volte minore di quella del protone
(D) non ha massa
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3264 Che cos'è un ormone?** A
(A) una sostanza prodotta da una certa struttura dell'organismo e che può agire su distretti anche lontani dai siti di produzione
(B) una proteina basica
(C) una proteina acida

- (D) una grande proteina polimerica
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3265 Una popolazione è data** B
(A) dagli abitanti della terra
(B) dagli insiemi di organismi di una data specie presenti contemporaneamente in un ecosistema
(C) dall'oggetto di studio della biologia
(D) da un habitat
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3266 $10^{-12} / 10^3 =$** B
(A) 10^{-9}
(B) 10^{-15}
(C) 10^{-4}
(D) 10^{15}
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3267 In quale gruppo si trovano, nel sistema periodico, i gas nobili?** D
(A) Nel I gruppo
(B) Nel III gruppo
(C) Nel VII gruppo
(D) Nel gruppo zero
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3268 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?** A
(A) 0,092 cal/(g °C)
(B) 0,23 cal/(g °C)
(C) 92 kcal g/°C
(D) 36,8 cal g/°C
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3269 Il minimo comune multiplo tra due numeri è 36 ed il loro massimo comun divisore è 6; i due numeri sono** C
(A) 6 e 12
(B) 24 e 36
(C) 12 e 18
(D) 6 e 18
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3270 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** C
(A) 1 Farad
(B) 1 metro/secondo
(C) 1 Joule
(D) 1 Watt
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3271 Gli animali si scambiano segnali chimici di comunicazione sessuale. Essi sono** A
(A) i ferormoni
(B) l'adrenalina e la noradrenalina
(C) composti nutritivi
(D) acidi nucleici
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3272 Un satellite artificiale può ruotare A LUNGO intorno alla Terra se è posto su un'orbita di raggio abbastanza grande. Ciò perché** D
(A) per evitare l'attrazione terrestre deve trovarsi nel vuoto assoluto
(B) per poter ruotare su un'orbita chiusa deve uscire dal campo di gravitazione della Terra
(C) la forza centrifuga che deve far equilibrio al peso è tanto maggiore quanto maggiore è il raggio dell'orbita (a parità di velocità angolare)
(D) più alta è la quota minore è l'azione frenante dell'atmosfera
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3273 Gli alchini sono idrocarburi contenenti almeno** C
(A) un legame semplice
(B) un legame doppio

- (C) un legame triplo
- (D) un atomo d'azoto
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3274 Tra le armature di un condensatore piano carico isolato (lontano dai bordi) le linee di forza del campo elettrico sono** B
 (A) rettilinee e parallele alle armature del condensatore
 (B) rettilinee e perpendicolari alle armature
 (C) circolari in piani paralleli alle armature
 (D) circolari in piani perpendicolari alle armature
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3275 Di quale fattore si deve aumentare il diametro di un filo conduttore per far diminuire la sua resistenza di un fattore 2?** B
 (A) 2
 (B) $\sqrt{2}$
 (C) 4
 (D) 2[pigreco]
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3276 Una proprietà delle cellule muscolari è** A
 (A) l'eccitabilità
 (B) la colorabilità
 (C) la spontaneità dell'eccitamento
 (D) Tutte le risposte precedenti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3277 Il protone è caratterizzato da** E
 (A) massa = 0 carica = +1
 (B) massa = 0 carica = -1
 (C) massa = 1 carica = 0
 (D) massa = 1 carica = +1
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3278 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** C
 (A) 1 kcal
 (B) 1 cal
 (C) 100 kcal
 (D) 10 cal
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3279 Si definiscono ovipari** C
 (A) animali in cui l'embrione si sviluppa nel corpo materno che lo nutre
 (B) animali le cui uova sono trattenute nell'ovidutto finché non si schiudono; l'embrione non viene però nutrito dalla madre
 (C) animali le cui femmine depongono le uova
 (D) tutti gli animali a riproduzione sessuale
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3280 La piridina è** C
 (A) un idrocarburo insaturo
 (B) un idrocarburo aromatico
 (C) un composto eterociclico
 (D) un estere
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3281 I cromosomi contenuti nello zigote umano sono** C
 (A) 22
 (B) 50
 (C) 46
 (D) 23
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3282 La fotosintesi è un complesso di reazioni chimiche in seguito alle quali si realizza la trasformazione di** D
 (A) CO₂ e H₂O in lipidi e ossigeno
 (B) CO e H₂O in carboidrati e ossigeno
 (C) CO e H₂O in lipidi e ossigeno

- (D) CO₂ e H₂O in carboidrati e ossigeno
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3283 L'angolo di 120° è** C
(A) acuto
(B) retto
(C) ottuso
(D) piatto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3284 Nella specie umana n è uguale a** E
(A) 20
(B) 46
(C) 22
(D) 1
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3285 Calcolare il valore della x per cui $5^{2x} = 1$** A
(A) $x = 0$
(B) $x = 1/2$
(C) $x = 5$
(D) $x = -1$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3286 Indicare lo ione carbonato** C
(A) CO₂
(B) CO₂⁻
(C) CO₃²⁻
(D) C⁺
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3287 Una catena alimentare inizia con** E
(A) uomo
(B) batteri
(C) animali
(D) raggi U.V.
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3288 Il peso e la massa di un corpo sono grandezze** C
(A) aventi la stessa unità di misura
(B) aventi lo stesso valore numerico nel S.I.
(C) direttamente proporzionali
(D) inversamente proporzionali
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3289 A quale struttura corrisponde l'1,3 butadiene?** A
(A) CH₂=CH-CH=CH₂
(B) CH₂=C=CH-CH₃
(C) CH₃=CH-CH=CH₂
(D) CH₃-CH₂-CH=CH₂
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3290 In un sistema chimico all'equilibrio, l'equilibrio stesso è di tipo** B
(A) statico
(B) dinamico
(C) instabile
(D) transiente
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3291 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?** C
(A) 100
(B) 115
(C) 125
(D) 135
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3292 Gli animali a sangue caldo sono detti** E

- (A) eterotermi
- (B) eterotrofi
- (C) ermafroditi
- (D) autotrofi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3293 I codoni sono** A
- (A) varie combinazioni di tre nucleotidi dell'RNA messaggero
 - (B) varie combinazioni di disposizione delle proteine nella membrana
 - (C) parte di un virus isolato di recente
 - (D) materiale proteico presente nel citoplasma
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3294 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?** D
- (A) Ehrlich - Sifilide - Chinina
 - (B) Pasteur-Francia-Cimetidina
 - (C) Dogmak - XIX secolo - Streptomicina
 - (D) Fleming - Scozia - Penicillina
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3295 La superficie libera di un liquido in equilibrio** C
- (A) tende ad incurvarsi per effetto della gravità
 - (B) tende ad innalzarsi per effetto della tensione superficiale
 - (C) si dispone ortogonalmente alla risultante delle forze in ogni suo punto
 - (D) si dispone parallelamente al fondo del recipiente che lo contiene
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3296 Cos'è il pH?** D
- (A) L'esponente della potenza in base 10 che esprime la concentrazione di ioni H^+
 - (B) Il logaritmo dell'inverso della concentrazione di ioni H^+ e OH^-
 - (C) Il logaritmo del reciproco della concentrazione ossidrilionica
 - (D) Il logaritmo dell'inverso della concentrazione di ioni H^+
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3297 Se in una reazione chimica un elemento subisce una riduzione, significa che il suo numero di ossidazione è diventato** D
- (A) uguale a zero
 - (B) più positivo o meno negativo
 - (C) il doppio di come era prima
 - (D) più negativo o meno positivo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3298 Gli isotopi sono nuclidi** B
- (A) di uno stesso elemento aventi un diverso numero di elettroni
 - (B) di uno stesso elemento aventi masse diverse
 - (C) di uno stesso elemento con diverso numero atomico
 - (D) di uno stesso elemento con diverso numero di protoni
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3299 Se il .G di una reazione è uguale a zero, come sarà la reazione?** A
- (A) All'equilibrio
 - (B) Spontanea
 - (C) Endotermica
 - (D) Esotermica
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3300 Il prefisso Mega equivale a** . A
- (A) 10^6
 - (B) 10^{-6}
 - (C) 10^{-3}
 - (D) 10^{-9}
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3301 Gli enzimi sono** A
- (A) catalizzatori biologici
 - (B) catalizzatori inorganici
 - (C) catalizzatori industriali

- (D) monosi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3302 Il secondo principio della termodinamica esclude la possibilità di** D
- (A) produrre lavoro mediante calore
 - (B) trasformare calore in lavoro
 - (C) trasformare integralmente il calore in lavoro in una trasformazione isoterma
 - (D) trasformare integralmente il calore in lavoro in un processo ciclico
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3303 Degli aracnidi fanno parte** C
- (A) insetti
 - (B) farfalle
 - (C) ragni
 - (D) gambero
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3304 Se il raggio di una sfera si raddoppia, il suo volume** D
- (A) si raddoppia
 - (B) aumenta di 4 volte
 - (C) aumenta di 9 volte
 - (D) aumenta di 8 volte
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3305 Aggiungendo al numero S la sua metà si ottiene il numero T. Quale percentuale di S è T?** D
- (A) 50%
 - (B) 100%
 - (C) 120%
 - (D) 150%
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3306 Una forza agente su di un corpo in direzione perpendicolare allo spostamento** D
- (A) compie il massimo lavoro
 - (B) accelera positivamente il corpo
 - (C) accelera negativamente il corpo
 - (D) non compie lavoro
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3307 Un polinucleotide che presenta il ribosio nei singoli monomeri, è** E
- (A) la DNA polimerasi
 - (B) il DNA
 - (C) la timina
 - (D) un aminoacido
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3308 Se $b \neq 0$ e $d \neq 0$ a cosa equivale $a/b + c/d$** C
- (A) $(a + c)/(b + d)$
 - (B) ac/bd
 - (C) $(ad + bc)/bd$
 - (D) $(a + c)/bd$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3309 Quale dei seguenti processi caratterizza l'effetto termoregolativo della sudorazione?** B
- (A) Conduzione
 - (B) Evaporazione
 - (C) Irraggiamento
 - (D) Convezione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3310 L'ossigeno che introduciamo nel nostro organismo con la ventilazione polmonare, serve per** C
- (A) sentirsi euforici
 - (B) permettere la funzione di molti enzimi
 - (C) ossidare le sostanze nutritizie allo scopo di ricavare energia
 - (D) permettere la divisione cellulare
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3311 II corredo cromosomico n viene detto** E
 (A) diploide
 (B) poliploide
 (C) monosaccaride
 (D) omozigote
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3312 Quale delle seguenti coppie di parole ha una sua coerenza interna** C
 (A) Parestesia – Calvizie
 (B) Emesi - Prurito
 (C) Setticemia - Infezione grave
 (D) Fantasia - Paura
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3313 Lo spostamento di un frammento di cromosoma ad un cromosoma non omologo, si definisce** E
 (A) inserzione
 (B) ricombinazione
 (C) crossing-over
 (D) delezione
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3314 Una persona solleva un corpo di massa $m = 5 \text{ kg}$ fino ad un'altezza $h = 3 \text{ m}$. Indicando con g il valore dell'accelerazione di gravità in m/s^2 , il lavoro fatto dalla forza di gravità è** D
 (A) 45 g J
 (B) 45 g N
 (C) $- 45 \text{ g J}$
 (D) $- 15 \text{ g J}$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3315 La pressione osmotica di una soluzione acquosa 1 M di glucosio a 27°C è circa** B
 (A) 300 atm
 (B) $24,6 \text{ atm}$
 (C) 1 atm
 (D) 2 atm
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3316 I toni cardiaci sono** B
 (A) rumori patologici del cuore
 (B) rumori fisiologici determinati da particolari fasi del ciclo cardiaco
 (C) stati di contrazione muscolare
 (D) soffi prodotti dalle valvole del cuore
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3317 L'uguaglianza $m = (\sqrt{m^2})$ risulta** B
 (A) vera qualunque sia il valore di m
 (B) vera solo se m è maggiore o uguale a 0
 (C) vera solo se $m > 1$
 (D) falsa qualunque sia il valore di m
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3318 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** C
 (A) il gas tende alla condizione di gas perfetto
 (B) il gas si allontana dalla condizione di gas perfetto
 (C) l'energia cinetica delle molecole aumenta
 (D) l'energia interna non varia
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3319 La meiosi porta alla formazione di un corredo cromosomico di tipo** A
 (A) aploide
 (B) diploide
 (C) poliploide
 (D) trisomico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3320 I geni sono** A
 (A) segmenti di DNA che codificano un prodotto funzionale

- (B) organuli citoplasmatici
- (C) strutture della membrana nucleare
- (D) segmenti di RNA messaggero
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3321 La cellulosa è** B
(A) una proteina vegetale
(B) un polisaccaride
(C) un aminoacido
(D) un enzima
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3322 Nella meiosi, la divisione equazionale è** A
(A) la seconda
(B) la prima
(C) inesistente
(D) costituita da due divisioni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3323 Che differenza c'è tra gas e vapore?** A
(A) Si parla di gas quando la temperatura è superiore a quella critica, di vapore quando la temperatura è inferiore
(B) Il gas è irrespirabile, contrariamente al vapore
(C) Si parla di vapore solo nel caso dell'acqua, tutti gli altri aeriformi sono gas
(D) Non c'è nessuna differenza
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3324 Quale valore di x soddisfa l'equazione $0,01x + 4 = 1$?** D
(A) $x = 100$
(B) $x = 50$
(C) $x = -50$
(D) $x = -300$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3325 $\log_3 81 =$** B
(A) 27
(B) 4
(C) 3^{81}
(D) 81^3
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3326 L'intensità del campo elettrico è dimensionalmente** B
(A) un lavoro per unità di carica elettrica
(B) una forza per unità di carica elettrica
(C) una forza per unità di intensità di corrente
(D) una forza funzione della posizione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3327 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?** B
(A) $1/10 + 1/9$
(B) $2/10$
(C) $1/90$
(D) $2/90$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3328 La forma e la posizione del nucleo** B
(A) dipendono dalle proteine presenti nel citoplasma della cellula
(B) dipendono dal tipo di cellula
(C) dipendono dal tipo di mitosi effettuata dalla cellula
(D) si modificano col variare dell'età della cellula
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3329 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** C
(A) 890
(B) 989
(C) 1030

- (D) 1483
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3330 Per stabilire se gli organismi sono della stessa specie si deve tenere conto** B
(A) della dimensione
(B) dell'incapacità di riproduzione con organismi di altra specie
(C) della capacità di riproduzione con organismi di altra specie
(D) dell'aspetto esteriore
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3331 La percentuale dell'ossigeno nell'aria è** D
(A) 90%
(B) 50%
(C) 72%
(D) 21%
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3332 Dire quali, tra le seguenti affermazioni, sono corrette** A
(A) i solidi hanno forma e volume proprio
(B) i liquidi hanno forma e volume proprio
(C) i liquidi non hanno né volume né forma propria
(D) gli aeriformi hanno volume proprio ma non forma propria
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3333 L'isotopo dell'idrogeno noto come TRITIO è caratterizzato da** C
(A) 3 protoni, 1 elettrone, 1 neutrone
(B) 1 protone, 1 elettrone, 1 neutrone
(C) 1 protone, 1 elettrone, 2 neutroni
(D) 1 protone, 1 elettrone, 3 neutroni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3334 $7/4n$ vale** A
(A) 315°
(B) 320°
(C) 175°
(D) 135°
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3335 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 assoluta del solido espressa in unità del Sistema internazionale SI?** B
(A) 4000 g/cm^3
(B) 4000 kg/m^3
(C) $0,004\text{ kg/m}^3$
(D) 4000 kg/dm^3
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3336 Se la retta $y = ax + b$ passa per i punti di coordinate (1, 0) e (0, -1). Quale condizione è vera?** D
(A) $a > 0$ $b > 0$
(B) $a < 0$ $b > 0$
(C) $a < 0$ $b < 0$
(D) $a > 0$ $b < 0$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3337 La fotosintesi** A
(A) avviene solo in presenza di clorofilla e luce
(B) libera energia dagli zuccheri
(C) necessita solo di luce
(D) anidride carbonica e acqua sono le sostanze prodotte
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3338 I procarioti sono** A
(A) organismi unicellulari privi di nucleo
(B) organismi pluricellulari privi di nucleo
(C) privi di RNA
(D) privi di DNA
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3339 Gli scambi respiratori avvengono** E
(A) a livello delle cavità nasali
(B) nei bronchi
(C) negli alveoli dentari
(D) nell'esofago
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3340 La cellulosa è** A
(A) un polimero del glucosio
(B) un polimero del fruttosio
(C) una proteina cellulare
(D) un lipide che si trova sulla membrana delle cellule vegetali
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3341 Gli aldosi di importanza biologica sono** B
(A) della serie L
(B) della serie D
(C) indifferentemente della serie D o L
(D) della serie M
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3342 La trisomia del cromosoma 21 determina** D
(A) la sindrome di Turner
(B) la sindrome di cri du chat
(C) la sindrome di Klinefelter
(D) la sindrome di Down
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3343 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%?** A
(A) 28
(B) 8
(C) 15
(D) 21
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3344 Secondo la moderna concezione i primi organismi viventi erano** D
(A) aerobi e fotosintetici
(B) anaerobi e fotosintetici
(C) aerobi e non fotosintetici
(D) anaerobi e non fotosintetici
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3345 Un nucleotide è formato da** A
(A) base azotata e un pentoso esterificato con acido fosforico
(B) base azotata e un tetrosio esterificato con acido fosforico
(C) base azotata e un pentoso
(D) base azotata e un esoso esterificato con acido fosforico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3346 Quale delle seguenti soluzioni conduce in maniera apprezzabile la corrente elettrica?** A
(A) Soluzione acquosa di bromuro di sodio
(B) Soluzione acquosa di glucosio
(C) Soluzione acquosa di alcool etilico
(D) Soluzione di cloruro di sodio in metanolo puro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3347 $\log_e e =$** D
(A) -e
(B) 0,1
(C) -1
(D) 1
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3348 Le radiazioni Beta sono** B
(A) protoni

- (B) elettroni
- (C) neutroni
- (D) radiazioni elettromagnetiche
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3349 Indicare il valore della concentrazione ossidrilonica molare dell'acqua pura.** D
 (A) 7
 (B) 10^{-3}
 (C) 10^{-14}
 (D) 10^{-7}
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3350 Il berillio possiede** B
 (A) quattro elettroni di valenza
 (B) due elettroni di valenza
 (C) un elettrone di valenza
 (D) Tutte le risposte precedenti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3351 Il suono che normalmente si ode è** D
 (A) una vibrazione di natura elettromagnetica
 (B) una vibrazione meccanica di frequenza elevata
 (C) una vibrazione che si propaga solo nei fluidi (aria ecc.)
 (D) una vibrazione entro un definito intervallo di frequenza
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3352 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** A
 (A) quadruplicare la lunghezza del pendolo
 (B) raddoppiare la massa del pendolo
 (C) quadruplicare l'ampiezza di oscillazione del pendolo
 (D) raddoppiare l'ampiezza di oscillazione del pendolo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3353 L'embrione di un mammifero prende l'ossigeno** B
 (A) dai suoi polmoni
 (B) dal sangue della madre
 (C) dal suo sangue
 (D) dal diaframma
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3354 L'area di un quadrato misura 10^{-2} m^2 . Quanto misura il lato?** A
 (A) 10 cm
 (B) 0,01cm
 (C) 1 cm
 (D) 4 cm
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3355 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 pesci di acqua dolce o di acqua salata, saranno caratterizzate rispettivamente da alto voltaggio e basso amperaggio o viceversa. Sapendo che in un circuito elettrico il collegamento in serie produce alto voltaggio e quello in parallelo alto amperaggio, come saranno configurati gli organi elettrici nelle specie marine?** B
 (A) Polo positivo di una cellula contro polo negativo di quella adiacente
 (B) Polo positivo di una cellula contro polo positivo di quella adiacente
 (C) Le cellule degli organi elettrici non avranno orientamento specifico
 (D) Le cellule degli organi elettrici sono disposte in sezioni toroidali
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3356 Gli scambi fra sangue e tessuti avvengono** E
 (A) a livello arteriolare
 (B) a livello venulare
 (C) a livello alveolare
 (D) nell'aorta
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3357 L'acetone (o propanone o dimetilchetone) ha struttura** C
 (A) $\text{CH}_3\text{-CHO}$
 (B) $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$
 (C) $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$
 (D) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CO-CH}_3$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3358 II modello di membrana plasmatica attualmente accettato è quello di Singer e Nicolson; esso è formato da** B
 (A) un doppio strato fosfolipidico interno e un doppio strato fosfolipidico esterno
 (B) un doppio strato fosfolipidico con proteine intrinseche ed estrinseche
 (C) un doppio strato fosfolipidico circondato da proteine
 (D) un doppio strato fosfolipidico interno e un doppio strato di proteine esterno
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3359 Come viene rappresentata la molarità?** A
 (A) M
 (B) m
 (C) N
 (D) Mo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3360 Il butano fa parte degli** B
 (A) alcheni
 (B) alcani
 (C) alchini
 (D) dieni
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3361 Il solfuro di ammonio ha formula** A
 (A) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$
 (B) NH_4S
 (C) $(\text{NH}_4)\text{HS}$
 (D) $(\text{NH}_4)\text{S}_2$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3362 $\log_{10} 2.567.010.000.000$ è un numero compreso fra** C
 (A) 0 e 1
 (B) 10 e 11
 (C) 12 e 13
 (D) 25 e 26
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3363 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** A
 (A) 100; 500; 1.000
 (B) 200; 500; 900
 (C) 100; 510; 990
 (D) 300; 400; 800
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3364 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?** C
 (A) $1/40$
 (B) $3/20$
 (C) $1/8000$
 (D) $1/16.000$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3365 Le proprietà chimiche degli elementi di uno stesso gruppo dipendono dal numero di** B
 (A) elettroni totali
 (B) elettroni di valenza
 (C) neutroni
 (D) protoni
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3366 Le macromolecole biologiche sono** D

- (A) amminoacidi e proteine solamente
- (B) glicerolo e acidi nucleici
- (C) acqua, sali inorganici e ioni
- (D) proteine, acidi nucleici, lipidi e polisaccaridi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3367 Informazioni genetiche sono scritte su** E
(A) glicidi
(B) RNA e istoni
(C) enzimi
(D) lipidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3368 La differenza fra gli isotopi 14 e 12 del carbonio consiste nel fatto che** C
(A) il primo possiede due protoni in più
(B) il primo possiede due protoni in meno
(C) il primo possiede due neutroni in più
(D) il secondo possiede due neutroni in più
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3369 I geni sono** A
(A) tratti di DNA che possono codificare per particolari polipeptidi
(B) glicidi specifici degli organismi
(C) un tipo particolare di virus
(D) filamenti di RNA plasmatici
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3370 Indicare la sigla che corrisponde al ferro** C
(A) F
(B) Fr
(C) Fe
(D) Au
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3371 Indicare quale tra seguenti composti è un carboidrato** C
(A) glicerina
(B) glicina
(C) maltosio
(D) acido oleico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3372 Gli alcheni sono** C
(A) idrocarburi saturi
(B) idrocarburi aromatici
(C) idrocarburi insaturi
(D) eterociclici
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3373 La differenza tra il numero di massa e il numero atomico rappresenta** A
(A) il numero di neutroni
(B) la valenza
(C) il numero di elettroni
(D) la carica dell'atomo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3374 Quali delle seguenti basi azotate si trova nel RNA, ma non nel DNA?** C
(A) Adenina
(B) Timina
(C) Uracile
(D) Guanina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3375 Cos'è l'elettronegatività?** C
(A) La tendenza a donare gli elettroni di legame
(B) La capacità di non essere influenzati dal campo elettrico
(C) La tendenza ad attirare gli elettroni di legame
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3376 Il parassitismo è un rapporto tra due individui in cui** E
(A) ambedue hanno dei vantaggi
(B) ambedue hanno degli svantaggi
(C) il vantaggio si alterna con periodi ciclici circadiani
(D) uno ha dei vantaggi e l'altro non è favorito nè danneggiato
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3377 Il composto SnS prende il nome di** C
(A) solfato di stagno
(B) solfuro di stagno
(C) solfuro stannoso
(D) solfuro tannico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3378 $(-5+12) + (6 - 7) - (3 - 4) =$** A
(A) 7
(B) -7
(C) -4
(D) 4
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3379 Qual è la $[H^+]$ di una soluzione a pH = 6?** B
(A) 10^6 M
(B) 10^{-6} M
(C) $6 \cdot 10^{-1}$ M
(D) $6 \cdot 10^{-6}$ M
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3380 Aumentando la pressione esterna su di un liquido, il punto di ebollizione** C
(A) dipende dalla quantità di liquido
(B) si abbassa
(C) si innalza
(D) non cambia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3381 I virus sono** D
(A) cellule eucariote
(B) parassiti facoltativi
(C) commensali
(D) particelle submicroscopiche bioparassite obbligate
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3382 Qual è il nome del C_4H_{10} ?** B
(A) Propano
(B) Butano
(C) Etano
(D) Metano
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3383 Come viene rappresentata la molalità?** C
(A) M
(B) N
(C) m
(D) n
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3384 L'elemento cloro è** B
(A) un metallo alcalino
(B) un alogeno
(C) un metallo alcalino terroso
(D) un elemento di transizione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3385 L'acido ribonucleico è** A
(A) l'RNA
(B) il DNA
(C) solo l'RNA messaggero
(D) l'acido ascorbico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3386 Per la pressione possono essere utilizzate le seguenti unità di misura tranne una. Quale?** A
(A) Atmosfere/m²
(B) Metri di acqua
(C) Millimetri di mercurio
(D) Newton/m²
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3387 La probabilità che nel lancio di due dadi si ottenga la somma 5 rispetto a quella che si ottenga la somma 10 è** C
(A) il doppio
(B) la metà
(C) maggiore
(D) minore
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3388 Un eterozigote è** A
(A) un portatore di alleli differenti per un dato carattere
(B) un organismo autotrofo
(C) un uovo fecondato
(D) un organismo eterotrofo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3389 La fusione di due gameti si chiama** C
(A) segmentazione
(B) partenogenesi
(C) fecondazione
(D) riproduzione
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3390 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** D
(A) 6 J
(B) 24 J
(C) 48 N
(D) 20 J
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3391 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?** C
(A) 2.000.000
(B) 1.350.000
(C) 900.000
(D) 600.000
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3392 Una soluzione contenente quantità equimolecolari di acido formico ed idrossido di sodio è** E
(A) neutra
(B) colorata
(C) nessuna di queste
(D) acida
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3393 Quanti equivalenti sono contenuti in una mole di H_3PO_4 ?** A
(A) 3
(B) 4
(C) 8
(D) 1
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3394 Se su di un corpo, in moto circolare uniforme, cessano di agire tutte le forze, il corpo** C
(A) continua nel moto circolare con la stessa velocità
(B) continua nel moto circolare con velocità decrescente
(C) prosegue di moto rettilineo uniforme
(D) prosegue di moto rettilineo con velocità decrescente

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3395 E' più specializzata una cellula** B
(A) poco differenziata
(B) molto differenziata
(C) in interfase
(D) in mitosi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3396 Un organismo che presenta sia le gonadi maschili che quelle femminili** B
(A) è detto bisessuale
(B) è detto ermafrodita
(C) è detto eterosessuale
(D) è detto omosessuale
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3397 L'atomo** B
(A) è una massa compatta
(B) è una struttura praticamente vuota
(C) è sempre carico negativamente
(D) ha un raggio atomico 10.000 volte più piccolo del raggio del suo nucleo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3398 I composti ciclici possono avere isomeria cis - trans?** A
(A) Sì
(B) No, mai
(C) Dipende dal numero di atomi di carbonio costituenti l'anello
(D) Tutte le risposte precedenti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3399 Una scatola contiene 60 biglietti numerati da 1 a 60. Estrando un biglietto a caso, qual è la probabilità che il numero risulti maggiore di 57 oppure minore di 4?** C
(A) 9/3600
(B) 9/60
(C) 1/10
(D) 5/60
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3400 Il limite superiore della gamma di frequenze udibili dell'orecchio umano è all'incirca** D
(A) 20 Hz
(B) 200 Hz
(C) 2000 Hz
(D) 20.000 Hz
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3401 E' possibile definire logaritmi dei numeri negativi?** E
(A) sì, se la base è compresa tra 0 ed 1
(B) sì, se la base è negativa
(C) sì, se la base è minore di 1
(D) sì, se la base è positiva
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3402 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** D
(A) $I = 4 \text{ A}$; $R = 880 \text{ Ohm}$
(B) $I = 0,25 \text{ A}$; $R = 880 \text{ Ohm}$
(C) $I = 0,25 \text{ A}$; $R = 55 \text{ Ohm}$
(D) $I = 4 \text{ A}$; $R = 55 \text{ Ohm}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3403 Il tratto di mRNA che codifica per un aminoacido o per la terminazione di una catena polipeptidica si chiama** E
(A) anticodone
(B) cromocentro
(C) cromatina
(D) clone

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3404 La capacità di un condensatore è** A
 (A) indipendente dalla carica
 (B) dipendente dall'intensità di corrente
 (C) proporzionale alla carica posseduta
 (D) dipendente dall'energia potenziale
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3405 Qual è il nome del $\text{CH}_3\text{-O-C}_3\text{H}_7$** C
 (A) Dimetil etere
 (B) Dimetil estere
 (C) Metil, propil etere
 (D) Dipropil etere
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3406 Una specie in cui i fiori unisessuali maschili e femminili sono portati da piante diverse si dice** C
 (A) Monoica
 (B) Eteroica
 (C) Dioica
 (D) Andromonoica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3407 Un'ammina secondaria alifatica è più basica di un'ammina primaria alifatica perché** C
 (A) presenta due gruppi amminici
 (B) presenta due doppietti elettronici da condividere
 (C) presenta due radicali alchilici che spingono elettroni sull'N
 (D) presenta più possibilità di isomeria
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3408 L'elettronegatività è** B
 (A) la capacità che ha un atomo di cedere elettroni
 (B) la capacità che ha un atomo ad attrarre elettroni di legame
 (C) una proprietà intrinseca degli elettroni
 (D) una proprietà intrinseca dei neutroni
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3409 La temperatura assoluta si misura** B
 (A) in gradi Celsius
 (B) in Kelvin
 (C) in gradi Fahrenheit
 (D) in chilocalorie
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3410 Il radicale algebrico $\sqrt[3]{a^6 b^2}$ corrisponde a** D
 (A) $ab^{1/2}$ ($\sqrt[3]{a^2 b}$)
 (B) $a (\sqrt[3]{a^2 b^2})$
 (C) $a^2 (\sqrt[3]{a^2 b^2})$
 (D) $a^2 (\sqrt[3]{b^2})$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3411 Quale tra questi è il cloruro di metile?** D
 (A) CCl_4
 (B) CHCl_3
 (C) CH_2Cl_2
 (D) CH_3Cl
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3412 L'erg è una unità di misura di** B
 (A) densità
 (B) lavoro
 (C) forza
 (D) massa
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3413 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** D

la sua energia cinetica alla fine del percorso?

- (A) 980 N
- (B) 0,98 J
- (C) $980 \text{ kg} \cdot \text{m}^2 / \text{s}$
- (D) 490 J
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3414 I numeri reali sono l'insieme dei numeri

B

- (A) razionali
- (B) razionali ed irrazionali
- (C) irrazionali
- (D) complessi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3415 Durante la citodieresi

C

- (A) avviene l'appaiamento dei cromosomi omologhi
- (B) avviene il crossing-over
- (C) la membrana plasmatica si divide
- (D) la cellula va incontro a maturazione
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3416 Per identificare organismi della stessa specie si deve tener conto

C

- (A) dell'aspetto esteriore
- (B) della dimensione
- (C) della incapacità di riproduzione con organismi di altra specie
- (D) della incapacità di vivere nello stesso habitat di altre specie
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3417 Sotto quale forma viene immagazzinata l'energia durante la fotosintesi clorofilliana?

E

- (A) Radiante
- (B) Termica
- (C) Cinetica
- (D) Meccanica
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3418 La temperatura di ebollizione di un liquido ad una data pressione

A

- (A) dipende esclusivamente dal tipo di liquido che si considera
- (B) dipende dalla massa del liquido
- (C) dipende dalla quantità di calore assorbito
- (D) dipende sia dal tipo di liquido che dalla quantità di calore assorbito
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3419 Quale dei seguenti numeri NON è un numero primo?

C

- (A) 5
- (B) 31
- (C) 27
- (D) 13
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3420 Il numero di atomi di H presenti in un alchene contenente n atomi di C è

D

- (A) $n + 2$
- (B) $2n + 2$
- (C) $2n - 2$
- (D) $2n$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3421 Quale delle seguenti grandezze si può misurare in kcal/kg?

A

- (A) Calore latente di fusione
- (B) Capacità termica
- (C) Calore specifico
- (D) Variazione di entropia
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3422 I cloroplasti si trovano

E

- (A) nelle cellule animali
- (B) in tutte le cellule
- (C) nei funghi
- (D) in nessuna cellula

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3423 Considerato che la terra ruota verso oriente, dove colpisce il suolo rispetto alla verticale un grave lasciato cadere da grande altezza, in assenza di vento?** B
 (A) più a occidente
 (B) più a oriente
 (C) esattamente lungo la verticale
 (D) dipende dall'emisfero della terra in cui viene compiuto l'esperimento
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3424 Il logaritmo di un numero x positivo in base 7 è un numero y tale che** D
 (A) $y^7 = x$.
 (B) $x^7 = y$
 (C) $10^y = 7$
 (D) $7^y = x$.
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3425 La densità relativa di una sostanza** E
 (A) si misura in Kg/m^3
 (B) si misura in Kg
 (C) si misura in N
 (D) si misura in N/m^3
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3426 Il composto $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-N(CH}_3)_2$ rappresenta** C
 (A) un ammino-acido
 (B) un'ammina secondaria
 (C) un'ammina terziaria
 (D) un'aldeide
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3427 Nel moto rettilineo uniforme lo spazio percorso** A
 (A) è direttamente proporzionale al tempo
 (B) è inversamente proporzionale al tempo
 (C) varia con il quadrato del tempo
 (D) varia con il cubo del tempo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3428 Quale delle seguenti macromolecole è un omopolimero (costituito cioè da monomeri identici)?** A
 (A) Glicogeno
 (B) DNA
 (C) Emoglobina
 (D) RNA
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3429 Due oggetti sono in equilibrio termico tra di loro se hanno** B
 (A) stesso calore specifico
 (B) stessa temperatura
 (C) stessa capacità termica
 (D) stessa massa
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3430 La concentrazione espressa in moli per litro di idrogenioni nel sangue è compresa fra** B
 (A) 0,000001 - 0,0001
 (B) 0,00000001 - 0,0000001
 (C) 0,00000 - 0,0000001
 (D) 0,00002 - 0,000002
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3431 Il legame fra gli atomi di carbonio nel propano di che tipo è?** A
 (A) σ
 (B) Doppio
 (C) Triplo
 (D) Quadruplo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3432 Il peso in grammi corrispondente alla massa atomica è** B

- (A) il peso atomico
- (B) il grammo atomo
- (C) il peso di un atomo
- (D) il numero atomico
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3433 Per qualunque α , è $\cos(360^\circ + \alpha) =$ D

- (A) $\sin(360^\circ + \alpha)$
- (B) $\sin \alpha$
- (C) $\cos 360^\circ$
- (D) $\cos \alpha$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3434 Quanti stereoisomeri ha il 2-pentene? C

- (A) 4
- (B) 0
- (C) 2
- (D) 10
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3435 Il gruppo $-\text{COOH}$ è caratteristico B

- (A) degli alcoli
- (B) degli acidi carbossilici
- (C) delle aldeidi
- (D) dei chetoni
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3436 I procarioti sono C

- (A) organismi primitivi incapaci di riprodursi, ma capaci di metabolizzare
- (B) virus
- (C) organismi privi di strutture definite da membrane interne, per esempio alghe azzurre e batteri
- (D) organismi unicellulari, protozoi e protofiti
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3437 I fosfolipidi sono B

- (A) ormoni
- (B) costituenti della membrana plasmatica
- (C) costituenti di proteine
- (D) vitamine
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3438 In quale di questi composti si riscontra la risonanza? B

- (A) Metano
- (B) Benzene
- (C) Cloroformio
- (D) Etere etilico
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3439 Le cellule aploidi specializzate per la riproduzione sessuale sono dette A

- (A) gameti
- (B) zigoti
- (C) blastomeri
- (D) ovociti
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3440 Cosa è un catione? D

- (A) E' uno dei poli della pila
- (B) E' uno ione negativo
- (C) E' un complesso
- (D) E' uno ione positivo
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3441 Gli esteri si formano per reazione tra D

- (A) Acidi e basi
- (B) Aldeidi e ammine
- (C) Chetoni ed acidi
- (D) Alcoli e acidi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3442 Il cloruro di vinile corrisponde a** B
(A) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-Cl}$
(B) $\text{CH}_2\text{=CH-Cl}$
(C) cloro etano
(D) cloro propene
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3443 I placentati sono** B
(A) mammiferi dei quali fa parte il serpente
(B) mammiferi dei quali fa parte l'uomo
(C) invertebrati
(D) rettili
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3444 Sono procarioti** C
(A) i virus
(B) i funghi
(C) i batteri
(D) i protozoi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3445 La soluzione acquosa di NaCl sarà** D
(A) acida
(B) basica
(C) maleodorante
(D) neutra
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3446 Nel DNA** E
(A) sono scritte le informazioni genetiche che durano una generazione
(B) non sono scritte le informazioni genetiche
(C) sono scritte solo le informazioni genetiche della membrana plasmatica
(D) si trova l'uracile
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3447 Quando l'acqua solidifica in una condotta, si può verificare la rottura dei tubi; ciò avviene** E
(A) perché nella solidificazione l'acqua diviene corrosiva
(B) perché nella solidificazione l'acqua aumenta di temperatura
(C) perché nel passaggio allo stato solido il volume dell'acqua diminuisce creando vuoti dannosi
(D) se i tubi sono di grosso diametro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3448 A cosa corrisponde $\log_a 17 = 3$?** A
(A) $a^3 = 17$
(B) $a^3 = 1/17$
(C) $a = 17^3$
(D) $a = 17/3$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3449 La densità di un liquido è 1,41 g/mL. Ciò significa che** A
(A) 20 mL pesano 28,2 g
(B) 1 mL pesa 1,41 kg
(C) 1 L pesa 1,4 g
(D) 10 mL pesano 141 mg
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3450 Con il termine di omozigote si indica** B
(A) il prodotto di fusione di due gameti
(B) un organismo che possiede geni identici per un determinato carattere
(C) un organismo che possiede geni diversi per un determinato carattere
(D) un individuo con un corredo aploide di cromosomi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3451 La forma e la posizione dei nucleo** B
(A) dipendono dalle proteine presenti nel citoplasma della cellula
(B) dipendono dal tipo di cellula

- (C) dipendono dal tipo di mitosi effettuata dalla cellula
- (D) si modificano col variare dell'età della cellula
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3452 Nel piano, due rette sono parallele quando B

- (A) hanno un punto in comune
- (B) sono perpendicolari alla stessa retta
- (C) formano un angolo ottuso
- (D) formano un angolo acuto
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3453 Nella vinificazione in bianco la pressatura E

- (A) segue la fermentazione alcolica.
- (B) precede la di raspatura.
- (C) segue la svinatura.
- (D) precede la pigiatura.
- (E) precede la fermentazione alcolica.

3454 L'isotopo carbonio-14 (^{14}C) ha una semivita di 5760 anni. Dopo 17.280 anni la sua radioattività iniziale sarà ridotta a un D

- (A) mezzo
- (B) terzo
- (C) quarto
- (D) ottavo
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3455 Gli animali che si nutrono sia di piante che di animali sono E

- (A) saprofiti
- (B) erbivori
- (C) carnivori
- (D) parassiti
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3456 Alcuni zuccheri sono detti esosi perché A

- (A) contengono 6 atomi di carbonio
- (B) costano molto
- (C) contengono 6 gruppi alcolici
- (D) contengono 60 atomi di carbonio
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3457 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 C

- (A) 4^4
- (B) 4^7
- (C) 7^4
- (D) 7^7
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3458 Quanto vale la differenza $x^5 - x^3$? A

- (A) $x^3(x^2 - 1)$
- (B) $x^2(x^3 - 1)$
- (C) $(x^2)^3$
- (D) $(x^3)^2$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3459 Un alcool si dice terziario quando D

- (A) contiene tre atomi di carbonio
- (B) contiene tre ossidrili
- (C) per ossidazione fornisce tre molecole di acido
- (D) l'ossidrile è legato ad un carbonio terziario
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3460 Nel trasporto attivo una sostanza A

- (A) attraversa la membrana plasmatica con dispendio di energia
- (B) attraversa la membrana plasmatica per diffusione
- (C) attraversando la membrana plasmatica produce energia
- (D) entra nelle cellule per trasportare energia
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3461 Il gambero appartiene alla classe** E
(A) degli insetti
(B) dei pesci
(C) degli aracnidi
(D) dei chilopodi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3462 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** A
(A) 25 h
(B) 16 h
(C) 9 h
(D) 0,04 h
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3463 La fermentazione alcolica è un processo**
(A) adiabatico.
(B) endotermico.
(C) esotermico.
(D) isocratico.
(E) statico.
- 3464 Il rapporto fra una mole ed una micromole è** E
(A) 1:1
(B) 10:1
(C) 1:1000
(D) 1:1000000
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3465 II nucleo è la parte della cellula che contiene** D
(A) i mitocondri
(B) i centrioli
(C) i lisosomi
(D) i cromosomi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3466 L'energia immagazzinata da un condensatore dipende** D
(A) solo dalla carica acquistata
(B) solo dalla differenza di potenziale (d. d. p.) stabilita tra le armature
(C) solo dal tipo di condensatore
(D) sia dalla carica che dalla d. d. p.
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3467 Le cellule somatiche si dividono per** D
(A) gemmazione
(B) meiosi
(C) sporulazione
(D) mitosi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3468 Il minimo comune multiplo di 2, 4, 5, 8 è** B
(A) 20
(B) 40
(C) 80
(D) 320
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3469 I numeri quantici sono in numero di** D
(A) 2
(B) 6
(C) 5
(D) 4
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3470 La formula generale di un'aldeide (R = radicale alchilico) è** A
(A) R—CHO
(B) R—CN

- (C) $R-COOH$
 (D) $R-R$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3471 La frequenza della tensione della rete di distribuzione ENEL vale** B
 (A) 50000 Hz
 (B) 50 Hz
 (C) 10 s^{-1}
 (D) 60 s
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3472 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** B
 (A) la sfera S_2 arriva per prima al suolo
 (B) le due sfere arrivano al suolo simultaneamente
 (C) la sfera S_1 arriva per prima al suolo
 (D) la sfera S_1 arriva al suolo con un tempo doppio rispetto a quello impiegato da S_2
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3473 Indicare il disaccaride** D
 (A) fruttosio
 (B) galattosio
 (C) glucosio
 (D) saccarosio
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3474 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?** A
 (A) Sono entrambi nulli
 (B) Sono entrambi diversi da zero
 (C) Il campo elettrico è nullo e il potenziale è diverso da zero
 (D) Il potenziale è nullo ed il campo elettrico è diverso da zero
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3475 La quantità di moto si misura in** C
 (A) metri * secondi
 (B) newton * metri
 (C) newton * secondi
 (D) chilogrammi * metri * secondi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3476 In un moto circolare uniforme il periodo T vale 0,1 s. Quanto vale la frequenza?** B
 (A) 0,1 s
 (B) 10 s^{-1}
 (C) 0,2 [pigreco]s
 (D) [pigreco] s^{-1}
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3477 Dove sono localizzati gli elettroni in un atomo?** C
 (A) Nel nucleo
 (B) Nel nucleolo
 (C) In orbitali attorno al nucleo
 (D) Su orbitali molecolari
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3478 L'idrolisi di un trigliceride da** A
 (A) tre sali degli acidi grassi e glicerolo
 (B) tre molecole di glicerolo e una di acido grasso
 (C) tre molecole di acidi grassi e una di glicerolo
 (D) tre acidi grassi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3479 L'insieme dei caratteri morfologici in un organismo, risultanti dall'interazione tra i suoi geni e l'ambiente, si definisce** D
 (A) aploide
 (B) fibrinogeno
 (C) genotipo

- (D) fenotipo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3480 Quale delle seguenti terne di numeri dà le lunghezze dei lati di un triangolo rettangolo?** B
(A) 2, 2, 2
(B) 3, 4, 5
(C) 2, 12, 5
(D) 7, 7, 11
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3481 Sulla Luna la misura della massa di un corpo** A
(A) fornisce lo stesso risultato di una misura sulla Terra
(B) fornisce un risultato pari alla metà di una misura sulla Terra
(C) non si può eseguire perché il corpo sulla Luna è sprovvisto di peso
(D) fornisce un risultato pari ad un decimo di una misura sulla Terra
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3482 Quale espressione è corretta?** C
(A) $\sin a + \cos a = 1$
(B) $\sin^2 a = 1 - \cos a$
(C) $\sin^2 a = 1 - \cos^2 a$
(D) $\tan a = \cos a / \sin a$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3483 Nel piano cartesiano i due punti di coordinate (0,0) e (3,4) hanno distanza** B
(A) 7
(B) 5
(C) 1
(D) 12
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3484 Due rette che si intersechino, si dicono perpendicolari, quando formano quattro angoli retti. Per verificare tale condizione è sufficiente stabilire che** C
(A) almeno due dei quattro angoli siano di 90°
(B) ciascuno dei quattro angoli sia pari a 90°
(C) uno qualsiasi degli angoli sia pari a 90°
(D) la somma dei due angoli adiacenti sia un angolo piatto
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3485 Che tipo di struttura hanno i virus?** A
(A) acellulare
(B) cellulare
(C) unicellulare
(D) pluricellulare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3486 Un liquido ha** D
(A) forma e volume proprio
(B) forma e volume del recipiente
(C) volume del recipiente e forma propria
(D) volume proprio e forma del recipiente
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3487 Calcolare la seguente espressione: $(a+b)^2 - (a-b)^2$** A
(A) $4ab$
(B) $a^2 - b^2$
(C) ab
(D) $2ab$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3488 In questa reazione: $2\text{HBr} + \text{I}_2 \rightarrow 2\text{HI} + \text{Br}_2$, che è ossido riduzione** B
(A) il bromo si riduce e lo iodio si ossida
(B) il bromo si ossida e lo iodio si riduce
(C) il bromo e lo iodio si ossidano e il potassio si riduce
(D) il potassio si riduce e lo iodio si ossida
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3489 Il numero $N=6,022 \cdot 10^{23}$** C

- (A) corrisponde alla costante dei gas perfetti
- (B) non esiste
- (C) è il numero di particelle contenute in una mole di sostanza
- (D) corrisponde al numero quantico principale
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3490 In caso di forti attacchi di peronospora è conveniente irrigare a** B
(A) pioggia
(B) goccia
(C) non irrigare
(D) tagliare i tralci
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3491 La funzione $x + y = K$ rappresenta sul piano cartesiano** C
(A) una circonferenza
(B) un'iperbole
(C) una retta
(D) un'ellisse
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3492 L'equazione $3^x = -9$ ha come soluzione $x=$** E
(A) 2
(B) -2
(C) -1/2
(D) 1/2
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3493 Due rette perpendicolari ad una stessa retta sono** C
(A) verticali
(B) oblique
(C) parallele
(D) orizzontali
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3494 Il comune zucchero da cucina è** C
(A) il fruttosio
(B) il glucosio
(C) il saccarosio
(D) il maltosio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3495 Le pieghe della membrana interna dei mitocondri sono dette** C
(A) grana
(B) invaginazioni
(C) creste
(D) reticoli
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3496 Il fusto origina da** B
(A) un embrione
(B) un germoglio
(C) un seme
(D) un fiore
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3497 Un processo è anaerobico quando** C
(A) avviene in presenza di ossigeno
(B) avviene in presenza di anidride carbonica
(C) avviene in assenza di ossigeno
(D) quando richiede poco movimento muscolare
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3498 Gli atomi di carbonio nell'anello benzenico hanno ibridazione** A
(A) sp^2
(B) sp
(C) sp^d
(D) sp^3
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3499 Quale composto è rappresentato dalla formula $\text{CH}_3\text{—CO—CH}_3$?** C
 (A) Un alcool
 (B) Un'aldeide
 (C) Un chetone
 (D) Un estere
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3500 La distribuzione degli elementi nella tavola periodica è determinata dal valore crescente di** B
 (A) massa atomica
 (B) numero atomico
 (C) elettronegatività
 (D) raggio atomico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3501 Un organismo in anossia è** D
 (A) ricco di ossigeno
 (B) di colorito rosso vivo
 (C) capace di vivere a lungo
 (D) in assenza di ossigeno
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3502 Il glucosio è** B
 (A) un disaccaride
 (B) un monosaccaride
 (C) un composto aromatico
 (D) uno zucchero contenente un gruppo chetonico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3503 Il crossing-over determina** E
 (A) traslocazione
 (B) trasformazione
 (C) linkage
 (D) fusione dei gameti
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3504 Il prezzo nominale di un televisore è 750. 000. Un commerciante lo vende a 600. 000. Lo sconto praticato sul prezzo nominale è** B
 (A) 15%
 (B) 20%
 (C) 25%
 (D) 12,5%
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3505 Per effetto della dilatazione termica di un corpo si ha la variazione** B
 (A) della densità e della massa del corpo
 (B) della densità e del volume del corpo
 (C) del volume e della massa del corpo
 (D) del prodotto tra densità e volume del corpo
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3506 I valori delle seguenti potenze: 2^{-2} , $(1/3)^{-3}$, $(-4)^{-4}$ sono rispettivamente** C
 (A) 4, 27, impossibile
 (B) $-1/4$, $1/27$, 128
 (C) $1/4$, 27, $1/256$
 (D) $1/4$, impossibile, $1/128$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3507 L'impossibilità di convertire completamente e in maniera ciclica il calore in un'altra forma di energia è stabilita** D
 (A) dal primo principio della termodinamica
 (B) dal principio dell'equilibrio mobile
 (C) dal principio di conservazione della quantità di moto
 (D) dal secondo principio della termodinamica
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3508 Quale delle seguenti potenze è uguale ad un numero reale?** D
 (A) $(-4)^{1/6}$
 (B) $(-4)^{1/2}$

- (C) $(-4)^{1/4}$
(D) $(-4)^{1/3}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3509 Quanti sono i numeri quantici?** B
(A) 2
(B) 4
(C) 6
(D) 3
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3510 L'unità di codice (nel codice genetico) è data da** B
(A) 5 basi
(B) 3 basi
(C) nessuna base
(D) 2 basi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3511 Quando un corpo si muove di moto rettilineo uniforme** B
(A) la sua accelerazione è costante
(B) la sua velocità è costante
(C) la forza applicata al corpo è costante
(D) la sua velocità è nulla
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3512 Se le radiazioni alfa, beta, gamma sono immerse in un campo elettrico, quali di esse sono soggette alla forza elettrica?** C
(A) Tutte
(B) Nessuna
(C) Alfa e Beta
(D) Beta e Gamma
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3513 Il tessuto epiteliale è** A
(A) un tessuto con funzioni di rivestimento e di secrezione
(B) un tessuto avente solo funzione di protezione
(C) un tessuto formato da neuroni e da cellule accessorie con cui sono a contatto
(D) un tessuto che ha solo funzione di sostegno
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3514 Il numero di cromosomi è** A
(A) uguale in tutti gli individui di una stessa specie
(B) diverso in individui di una stessa specie
(C) diverso in organi diversi di uno stesso individuo
(D) uguale in tutte le specie di uno stesso ordine
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3515 E' semiconservativa** A
(A) la duplicazione del DNA
(B) la riproduzione dell'RNA
(C) la produzione di proteine
(D) la sintesi di lipidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3516 Il fruttosio è** D
(A) un aldoso a 5 atomi di carbonio
(B) un aldoso a 6 atomi di carbonio
(C) un chetoso a 5 atomi di carbonio
(D) un chetoso a 6 atomi di carbonio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3517 L'ATP è una molecola in grado di intervenire nella cellula** A
(A) per permettere reazioni endoergiche, altrimenti impossibili
(B) per permettere reazioni altrimenti impossibili
(C) per originare radiazioni elettromagnetiche
(D) per formare DNA ed RNA
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3518 Un maschio portatore di un carattere legato al cromosoma X trasmette tale** C

carattere

- (A) al primo figlio maschio
- (B) a tutti i figli maschi
- (C) a tutte le figlie femmine, che possono non manifestarlo
- (D) a metà dei figli maschi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3519 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? E

- (A) Tetano
- (B) Rabbia
- (C) Salmonellosi
- (D) Malaria
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3520 Gli elettroliti sono sostanze A

- (A) che in acqua si scompongono in ioni
- (B) insolubili in acqua
- (C) solubili nei grassi
- (D) che in acqua non si dissociano
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3521 Quale distanza avranno nel piano cartesiano i punti che hanno coordinate (0; 0) e (3; 4)? A

- (A) 5
- (B) 2
- (C) 3
- (D) 4
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3522 L'anidride carbonica a temperatura e pressione ordinaria è C

- (A) un solido
- (B) un liquido
- (C) un gas
- (D) una miscela dei tre precedenti stati
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3523 Il rendimento di una macchina termica è C

- (A) rapporto fra calore assorbito e calore ceduto
- (B) rapporto fra calore assorbito e lavoro fatto
- (C) rapporto fra lavoro fatto e calore assorbito
- (D) differenza tra calore assorbito e calore ceduto
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3524 A quale pH si ha una maggiore concentrazione di ioni H^+ ? B

- (A) 5
- (B) 4
- (C) 8
- (D) 7
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3525 La spermatogenesi è un processo A

- (A) continuo per tutta la vita
- (B) limitato alla vita fetale
- (C) non indotto da ormoni sessuali
- (D) che avviene ciclicamente una volta al mese
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3526 Un tumore maligno B

- (A) si può asportare facilmente
- (B) è invasivo
- (C) non è invasivo
- (D) non si diffonde per via linfatica
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3527 Due geni che occupano loci corrispondenti su cromosomi omologhi sono detti B

- (A) omeotermini
- (B) alleli

- (C) aploidi
- (D) gemelli
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3528 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 D

- (A) + 3
- (B) + 4
- (C) + 5
- (D) + 6
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3529 Gli insetti di importanza economica sono C

- (A) utili
- (B) sia indifferenti, sia dannosi
- (C) sia dannosi, sia utili
- (D) sia indifferenti, sia utili
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3530 Indicare il composto in cui l'azoto ha il più alto numero di ossidazione C

- (A) NO
- (B) N_2O_3
- (C) HNO_3
- (D) NO_2
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3531 Il tessuto muscolare possiede una proprietà caratteristica, la D

- (A) irritabilità
- (B) permeabilità
- (C) estensibilità
- (D) contrattilità
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3532 Il solfito acido di sodio corrisponde a D

- (A) Na_2SO_3
- (B) $NaSO_3$
- (C) $NaHSO_4$
- (D) $NaHSO_3$
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3533 Una reazione di ossidazione è sempre caratterizzata da B

- (A) un acquisto di elettroni
- (B) una perdita di elettroni
- (C) né acquisto né perdita di elettroni
- (D) una diminuzione del numero di ossidazione
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3534 Che differenza c'è tra un nucleo aploide e un nucleo diploide? A

- (A) Il nucleo aploide presenta corredo cromosomico n, quello diploide presenta corredo cromosomico 2n
- (B) Il nucleo aploide presenta corredo cromosomico 2n, quello diploide presenta corredo cromosomico n
- (C) Il nucleo aploide ha n cromosomi e quello diploide 2n+1 cromosomi
- (D) Il nucleo aploide ha n cromosomi e quello diploide non ha cromosomi
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3535 La pressione nel circolo ematico A

- (A) è individuata da due valori, massimo e minimo
- (B) non varia mai
- (C) varia solo in condizioni fisiologiche
- (D) mantiene sempre valori medi tra un massimo e un minimo teorico
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

3536 Quale elemento chimico è contenuto nella clorofilla? C

- (A) Fluoro
- (B) Bromo
- (C) Magnesio
- (D) Ferro
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3537 Il comune raffreddore è provocato da** A
(A) un virus
(B) un batteriofago
(C) uno stafilococco
(D) un lievito
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3538 Quando il ferro si riduce** A
(A) passa da Fe^{3+} a Fe^{2+}
(B) passa da Fe^{2+} a Fe^{3+}
(C) passa da Fe a Fe^{3+}
(D) Nessuna delle precedenti risposte
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3539 Nell'organismo diploide** C
(A) uno dei due patrimoni cromosomici deriva dal figlio, l'altro dalla madre
(B) uno dei due patrimoni cromosomici deriva dal padre, l'altro dal figlio
(C) uno dei due patrimoni cromosomici deriva dalla madre, l'altro dal padre
(D) tutti e due i patrimoni cromosomici derivano dal padre
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3540 $(x + y) \cdot (x - y)$ è uguale** A
(A) $x^2 - y^2$
(B) $x^2 + y^2$
(C) $x^2 + y^2 - 2xy$
(D) $x^2 + y^2 + 2xy$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3541 I cromosomi sessuali sono** A
(A) i cromosomi X e Y
(B) soltanto il cromosoma X.
(C) soltanto il cromosoma Y
(D) gli autonomi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3542 Un tumore è benigno quando** A
(A) non è invasivo
(B) produce effetti benefici sull'organismo
(C) non è asportabile chirurgicamente
(D) è formato da cellule prive di DNA
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3543 La funzione valvolare consiste** B
(A) nell'impedire il passaggio di sangue tra atri e ventricoli
(B) nell'impedire il reflusso del sangue nella cavità di provenienza
(C) nel mantenere elevata la pressione arteriosa
(D) nel permettere il passaggio di sangue ad intervalli alle vene
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3544 Il numero di cromosomi presenti in un gamete maturo è** E
(A) diploide
(B) $2n$
(C) poliploide
(D) aneuploide
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3545 L'equazione di stato dei gas ideali è** B
(A) $PV = R/T$
(B) $PV = nRT$
(C) $PT = nV$
(D) $P/V = K$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3546 Cos'è il fenotipo?** C
(A) il numero dei geni
(B) la disposizione dei geni
(C) l'aspetto esterno dell'individuo
(D) il tipo di geni

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3547 Gli anfibi sono così chiamati perché** A
(A) hanno sia vita acquatica che terrestre
(B) hanno solo vita acquatica
(C) hanno quattro paia di zampe
(D) hanno solo vita terrestre
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3548 La massa di un atomo è sostanzialmente determinata** D
(A) solo dai protoni
(B) solo dai neutroni
(C) dagli elettroni
(D) dai protoni e dai neutroni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3549 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?** D
(A) 3
(B) 4
(C) 104
(D) 1000
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3550 Quale valore di x soddisfa l'equazione $0,02 \cdot x + 4 = 14$?** C
(A) 900
(B) 0,2
(C) 500
(D) 50
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3551 Quali, tra quelli indicati, sono gli elementi dei quali generalmente si tiene conto per determinare il voto di laurea** C
(A) La rilegatura della tesi
(B) La durata del tempo di discussione della tesi davanti alla Commissione di esame
(C) Lo svolgimento sperimentale della tesi di laurea all'interno di un laboratorio di ricerca
(D) Tutti gli elementi indicati meno uno
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3552 II cambiamento nella composizione genetica di una popolazione (o di una specie) con la formazione di individui (o di organismi) con genotipi differenti, si definisce** E
(A) delezione
(B) euploidia
(C) mutazione
(D) eteroploidia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3553 Subito dopo la fecondazione nello zigote si verifica** E
(A) la gastrulazione
(B) la degenerazione
(C) lo scoppio follicolare
(D) la scissione binaria
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3554 Che cosa permette alla cellula di tener depositata nel DNA l'informazione riguardante tutte le sequenze di amminoacidi di tutte le proteine dell'organismo?** D
(A) L'embrione
(B) II mitocondrio
(C) L'alide
(D) II codice genetico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3555 Nel S.I. l'accelerazione si misura in** E
(A) m^2/s
(B) m/s
(C) m^2/s^2

- (D) $m^2 \times s$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3556 Uno zucchero, un gruppo fosfato e una base azotata formano** D
 (A) il DNA
 (B) le proteine
 (C) un ormone
 (D) un nucleotide
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3557 In una soluzione la concentrazione di ossidrioni è : 1×10^{-3} M. Il pH della soluzione è** D
 (A) 3
 (B) 9
 (C) 10
 (D) 11
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3558 L'acetilene è un** A
 (A) alchino
 (B) alchene
 (C) alcano
 (D) cicloalchene
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3559 Quale struttura svolge una funzione diversa nelle cellule animali e vegetali?** B
 (A) Mitocondri
 (B) Vacuoli
 (C) Ribosomi
 (D) macromolecole proteiche
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3560 $\operatorname{tg} \alpha \cdot \cotg \alpha =$** B
 (A) 0
 (B) 1
 (C) 0,5
 (D) -1
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3561 Il Na ha numero atomico 11. La sua configurazione elettronica è** B
 (A) $1s^2 1p^6 2s^2 2p$
 (B) $1s^2 2s^2 2p 6 3s^1$
 (C) $1s 2s 2p 3s 3p$
 (D) $1s^2 2s 2 2p^6 3d$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3562 Un Volt corrisponde a** D
 (A) 1 Volt = 1 Joule x 1 Coloumb
 (B) 1 VoIt = 1 Joule / 1 Coloumb x 1 Farad
 (C) 1 Volt = 1 Coloumb x 1 Farad
 (D) 1 Volt = 1 Coloumb / 1 Farad
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3563 Su basi cinetiche la pressione di un gas è determinata da uno dei seguenti fattori. Scegli l'unico corretto** E
 (A) la massa delle particelle
 (B) il numero di urti delle particelle del gas tra loro
 (C) la somma del numero degli urti delle particelle dei gas tra loro e sulle pareti del recipiente
 (D) il numero degli urti e delle particelle del gas sulle pareti del recipiente che avvengono con una energia superiore all'energia cinetica media
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3564 Nella meiosi avvengono dei processi differenti rispetto alla mitosi, tra cui** A
 (A) crossing-over
 (B) anafase
 (C) divisione della membrana plasmatica
 (D) formazione del fuso mitotico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3565 L'elemento Kr (Krypton)** C
 (A) è un metallo
 (B) è molto reattivo
 (C) è un gas nobile
 (D) non è un elemento, bensì un composto artificiale
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3566 Gli animali si caratterizzano per la capacità di** C
 (A) organizzare carbonio e azoto
 (B) servirsi della clorofilla per fabbricare il nutrimento di cui hanno bisogno
 (C) muoversi da un posto all'altro alla ricerca di cibo, inghiottirlo e digerirlo all'interno del corpo
 (D) fabbricare da sé la sostanza nutritiva
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3567 II nucleo cellulare** A
 (A) contiene gli acidi nucleici (DNA organizzato in cromosomi ed RNA) e uno o più nucleoli
 (B) contiene solo DNA e nessun nucleolo
 (C) contiene gli acidi nucleici (il DNA organizzato in cromosomi e l'RNA), ma non i nucleoli
 (D) non contiene gli acidi nucleici
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3568 Comprimeo reversibilmente e adiabaticamente un gas perfetto la sua temperatura** B
 (A) rimane costante, perché non c'è scambio di calore con l'esterno
 (B) aumenta, perché aumenta la sua energia interna
 (C) diminuisce, perché diminuisce il volume
 (D) rimane costante perché in un gas perfetto l'energia potenziale è nulla
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3569 Uno scaldacqua elettrico da 1100 W che lavora a 220 V** C
 (A) ammette 11 A
 (B) consuma 1,1 kWh al s
 (C) ha una resistenza di 44 ohm
 (D) ammette 0,5 A
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3570 Il composto $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CO-NH-CH}_3$ rappresenta** D
 (A) un amminoacido
 (B) una ammina secondaria
 (C) un chetone
 (D) una amide
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3571 Quale processo biochimico è indicato nella seguente equazione: $6\text{CO}_2 + 12\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6\text{O}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$** C
 (A) fermentazione
 (B) lattazione
 (C) fotosintesi
 (D) glicogenosintesi
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3572 Quale funzione riveste l'apparato del Golgi?** C
 (A) Funzione di sostegno
 (B) E' sede della divisione cellulare
 (C) Secrezione e trasporto di sostanze da una parte all'altra della cellula
 (D) E' il centro direttivo della cellula
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3573 In $\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cu}$, il rame** A
 (A) si riduce perché acquista due elettroni
 (B) si ossida
 (C) si ossida e si riduce contemporaneamente
 (D) non si riduce, ne si ossida
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3574 Quando è presente $1'\text{O}_2$, il glucosio viene trasformato in** B
 (A) piruvato, che poi è escreto

- (B) anidride carbonica e acqua
- (C) acido lattico
- (D) CO₂
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3575 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?** D
- (A) Ehrlich - Vino emetico - Memoria del vino
 - (B) Dogmak - Premio Nobel - Antibiotici
 - (C) Pasteur - Ungheria - Cimetidina
 - (D) Hahnemann - Omeopatici - Memoria dell'acqua
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3576 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** E
- (A) $t_f = (m_1 t_1 + m_2 t_2) / 2$
 - (B) $t_f = (m_1 t_1 - m_2 t_2) / 2$
 - (C) $t_f = (m_1 t_1 + m_2 t_2) / 2 (m_1 + m_2)$
 - (D) $t_f = (m_1 t_1 - m_2 t_2) / 2 (m_1 + m_2)$
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3577 Quale è la struttura spaziale di una molecola con ibridazione sp^3 ?** A
- (A) Tetraedrica
 - (B) Quadrata
 - (C) Cilindrica
 - (D) Lineare
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3578 Se il polline pur essendo vitale e germinabile non è in grado di fecondare i fiori delle medesima cultivar si parla di** D
- (A) Autocompatibilità
 - (B) Interincompatibilità
 - (C) Intraincompatibilità
 - (D) Autoincompatibilità
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3579 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 ($d = 13,59 \text{ g/cm}^3$)?** C
- (A) 13,59 cm
 - (B) 1,359 m
 - (C) 1359 cm
 - (D) 1359 dm
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3580 L'unità di misura della potenza nel S.I. è** B
- (A) il cavallo
 - (B) il watt
 - (C) il Joule
 - (D) la caloria/ora
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3581 Fagocitosi** D
- (A) capacità delle piante di reagire alla forza di gravità con movimenti di crescita
 - (B) organo capace di fabbricare i globuli rossi del sangue
 - (C) eliminazione di sostanze non utilizzabili dall'organismo
 - (D) capacità di alcune cellule di inglobare sostanze solide e distruggerle
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3582 Un amminoacido essenziale è** B
- (A) un amminoacido che è codificato da una sola tripletta
 - (B) un amminoacido che le nostre cellule non sanno sintetizzare
 - (C) un amminoacido che è presente solo nella proteina di origine vegetale
 - (D) un amminoacido che fa parte del sito attivo di un enzima
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3583 Le quantità di calore si misurano** D
- (A) solamente in calorie o in kilocalorie

- (B) oltre che in calorie ed in kilocalorie, anche in watt
- (C) oltre che in calorie ed in kilocalorie, anche in gradi centigradi
- (D) oltre che in calorie ed in kilocalorie, anche in joule od in erg
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3584 Gli acidi nucleici sono** B
(A) polinucleosidi
(B) polinucleotidi
(C) nucleotidi acidi
(D) molecole neutre
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3585 Un elemento si ossida quando** C
(A) guadagna elettroni
(B) reagisce ad alta temperatura
(C) perde elettroni
(D) passa allo stato gassoso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3586 I metalli alcalino terrosi appartengono al** B
(A) I gruppo
(B) II gruppo
(C) III gruppo
(D) VII gruppo
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3587 I granchi appartengono alla classe** A
(A) dei crostacei
(B) dei mammiferi
(C) dei nematodi
(D) degli aracnidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3588 Il legame a ponte di idrogeno** D
(A) è un legame forte
(B) è un legame covalente debole
(C) esiste tra molecole di acido solfidrico
(D) è presente nell'acqua sia allo stato liquido che a quello solido
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3589 Il bilancio energetico nei sistemi biologici è misurato in** B
(A) watt
(B) cal o Kcal
(C) joule
(D) Celsius
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3590 Indicare il valore corretto di x nella seguente equazione: $e^x = 5$ (con e = 2,7183... base dei logaritmi naturali o neperiani)** B
(A) $x = \log_{10} 5$
(B) $x = 5/e$
(C) $x = \log_e 5$
(D) $x = e/5$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3591 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?** B
(A) 2
(B) 4
(C) 6
(D) 8
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3592 Per unione del galattosio + glucosio si ottiene** B
(A) saccarosio
(B) lattosio
(C) mannosio
(D) fruttosio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3593 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** B
(A) perché la forza applicata dall'esterno non è conservativa
(B) perché agiscono delle forze del tipo dissipativo
(C) perché viene violato il 1° principio della termodinamica
(D) perché viene compiuto lavoro contro la forza di gravità
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3594 Nella molecola H₂, i due atomi di idrogeno sono uniti da un legame** C
(A) idrogeno
(B) covalente eteropolare
(C) covalente omopolare
(D) ionico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3595 Nella molecola dell'etilene il carbonio ha ibridazione** B
(A) sp
(B) sp²
(C) sp³
(D) d² sp³
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3596 Nel fiore delle Angiosperme l'insieme dei sepali costituisce** B
(A) il frutto
(B) il calice
(C) l'ovario
(D) la corolla
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3597 I pipistrelli sono provvisti di sonar ed emettono** D
(A) raggi ultravioletti
(B) raggi gamma
(C) ferormoni
(D) ultrasuoni
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3598 Indicare in quale delle seguenti sostanze sono presenti legami a idrogeno** D
(A) benzene
(B) metano
(C) etilene
(D) acqua
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3599 La somma di due lati di un rettangolo è 110 cm, la loro differenza 10 cm. Il lato minore misura cm** D
(A) 20
(B) 30
(C) 60
(D) 50
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3600 Degli isotopi ³⁹K, ⁴⁰K, ⁴¹K chi contiene il più alto numero atomico** D
(A) ³⁹K
(B) ⁴⁰K
(C) ⁴¹K
(D) hanno lo stesso numero atomico
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3601 Se $x + y = n$ radianti la giusta identità è** C
(A) $\sin x + \sin y = 1$
(B) $\cos x + \cos y = -1$
(C) $\cos x + \cos y = 0$
(D) $\sin x + \sin y = 0$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3602 A che formula corrisponde il propano?** B
(A) C₂H₆

- (B) C_3H_8
- (C) C_3H_6
- (D) C_3H_4
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3603 La disequazione $x(x + 1) < 0$ è verificata per valori di x** C
- (A) esterni all'intervallo $(-1, 0)$
 - (B) interni all'intervallo $(-1, 0)$ estremi inclusi
 - (C) interni all'intervallo $(-1, 0)$ estremi esclusi
 - (D) negativi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3604 I procarioti sono** C
- (A) funghi
 - (B) protozoi
 - (C) batteri e cianofitee
 - (D) piante
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3605 Un corpo ha una certa massa M. Se viene portato sulla Luna, la sua massa** A
- (A) non varia
 - (B) diminuisce
 - (C) aumenta
 - (D) si annulla
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3606 Le mutazioni avvenute durante la gametogenesi sono importanti dal punto di vista evolutivo** B
- (A) perché non possono essere trasmesse ai discendenti
 - (B) perché possono essere trasmesse ai discendenti
 - (C) perché provocano la sterilità dell'individuo
 - (D) perché incrementano la riproduttività
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3607 Quale degli alimenti elencati contiene dosi consistenti di Vitamina D** A
- (A) Olio di fegato di merluzzo
 - (B) Olio di oliva
 - (C) Olio di mandorle
 - (D) Pane fresco
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3608 Le sostanze non biodegradabili alterano i naturali cicli biogeochimici perché** A
- (A) i microrganismi non possono decomporle
 - (B) le piante non possono decomporle
 - (C) i loro coloranti sono velenosi
 - (D) uccidono l'uomo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3609 II nucleo delle cellule dell'organismo umano è** B
- (A) la sede della respirazione
 - (B) la sede in cui il DNA cellulare si replica e viene trascritto
 - (C) un semplice contenitore di materiale di riserva che viene usato nella divisione cellulare
 - (D) la sede della fotosintesi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3610 Nella catena alimentare, gli organismi autotrofi** C
- (A) non esistono
 - (B) si trovano all'ultima tappa
 - (C) si trovano alla prima tappa
 - (D) sono gli insetti
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3611 Per clone s'intende** D
- (A) un organismo o cellula che contiene nel suo nucleo un unico patrimonio cromosomico
 - (B) un ormone vegetale che stimola la crescita per distensione
 - (C) un organulo cellulare formato da un complesso di microtubuli
 - (D) una popolazione derivata tutta da un unico genitore
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3612** $10^5 * 10^{-3} =$ A
(A) 10^2
(B) 10^{-8}
(C) 1000
(D) $10^{-5/3}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3613** **L'anticodone è** A
(A) una sequenza di tre nucleotidi nel tRNA
(B) una sequenza di tre nucleotidi nel mRNA
(C) una sequenza di tre amminoacido
(D) l'ultima sequenza del codone
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3614** **Quale dei seguenti poligoni regolari inscritti nello stesso cerchio ha l'area maggiore?** A
(A) Esagono
(B) Quadrato
(C) Triangolo
(D) Pentagono
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3615** **Per a diverso da 0, l'equazione $ax + b = 0$ ha soluzione** B
(A) $x = a - b$
(B) $x = -b/a$
(C) $x = -a/b$
(D) $x = a/b$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3616** **Una deformazione si dice elastica se** C
(A) aumenta al cessare della causa che l'ha provocata
(B) diminuisce al cessare della causa che l'ha provocata
(C) scompare al cessare della causa che l'ha provocata
(D) rimane invariata al cessare della causa che l'ha provocata
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3617** **Il sistema di due equazioni in due incognite: $x + y = 1$; $2x - 2y = -4$** A
(A) ha come soluzione $x = -1/2$, $y = 3/2$
(B) ha infinite soluzioni
(C) ha come soluzione $x = 1$, $y = 0$
(D) ha come soluzione $x = 0$, $y = 0$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3618** **Delle seguenti classi appartengono ai vertebrati** D
(A) policheti
(B) crostacei
(C) chilopodi
(D) uccelli
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3619** **Gli acidi grassi sono costituenti delle membrane cellulari sotto forma di** E
(A) trigliceridi
(B) fosfoglicidi
(C) acetyl-CoA
(D) nucleotidi
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3620** **L'aroma del vino è dovuto a** B
(A) acidi organici
(B) molecole volatili
(C) zuccheri
(D) etanolo
(E) tannini.
- 3621** **Telofase e citodieresi sono** B
(A) due stadi di maturazione delle cellule sessuati
(B) due fasi della mitosi e della meiosi
(C) due fasi della mitosi solamente

- (D) fasi della maturazione di un virus
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3622 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** C
(A) maggiore di π
(B) uguale a π
(C) minore di 1
(D) uguale ad 1
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3623 Un sub è immerso ad una profondità di 50 m. A quale pressione è, approssimativamente, sottoposto?** C
(A) 1 atm
(B) 5 atm
(C) 6 atm
(D) 50 atm
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3624 Se ho $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}_2$ si tratta di un diene con doppi legami** D
(A) isolati
(B) dispersi
(C) coniugati
(D) cumulati
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3625 L'ATP** A
(A) contiene un legame estereo e 2 anidridici
(B) contiene due legami esterei e 1 anidridico
(C) contiene tre legami estere
(D) contiene tre legami anidridici
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3626 Quanti numeri razionali sono compresi fra $1/4$ e $1/3$?** E
(A) nessuno
(B) uno
(C) due
(D) dodici
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3627 II cromosoma X è** A
(A) presente in due esemplari nella femmina di molte specie e in un solo esemplare nel maschio
(B) presente soltanto nel maschio
(C) presente soltanto nella femmina
(D) presente in un solo esemplare nella femmina di molte specie e in due esemplari nel maschio
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3628 Quale di queste risposte rappresenta una forza evolutiva importante?** C
(A) Le mutazioni nelle cellule somatiche
(B) II cambiamento dell'ambiente
(C) La selezione naturale
(D) Le mutazioni nelle cellule somatiche
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3629 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** D
(A) 50 °C
(B) 30 °C
(C) 20 °C
(D) 0 °C
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3630 La seconda legge di Newton afferma che** A
(A) la risultante delle forze applicate su un corpo è uguale al prodotto della massa del corpo per la sua accelerazione

- (B) la somma dell'energia potenziale e dell'energia cinetica è costante
- (C) la forza peso è una forza conservativa
- (D) ad ogni azione corrisponde una reazione uguale e contraria
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3631 Che cos'è una mole di una sostanza?** B
- (A) Una quantità di sostanza superiore ad 1 kg
 - (B) Una massa in grammi uguale al peso molecolare
 - (C) Il peso in grammi di una molecola
 - (D) Il numero di molecole contenute in 1 kg
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3632 Quale dei seguenti idrocarburi ciclici NON esiste?** C
- (A) Ciclobutano
 - (B) Cicloesano
 - (C) Cicloetano
 - (D) Ciclopropano
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3633 La meiosi è un processo che** C
- (A) si alterna alla mitosi per la produzione di cellule somatiche
 - (B) raddoppia il numero dei cromosomi nei gameti
 - (C) porta alla formazione dei gameti con un numero dimezzato di cromosomi
 - (D) si verifica esclusivamente negli organismi animali
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3634 In quali delle seguenti sostanze il legame tra gli atomi è di natura ionica?** C
- (A) Diamante
 - (B) Ammoniaca
 - (C) Bromuro di potassio
 - (D) Acido cloridrico
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3635 In una reazione chimica reversibile la velocità della reazione da sinistra a destra è uguale a quella da destra a sinistra quando** A
- (A) la reazione è all'equilibrio
 - (B) la concentrazione dei reagenti è uguale a quella dei prodotti
 - (C) la reazione è esotermica verso destra
 - (D) temperatura e pressione sono quelle standard
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3636 Il robusto scheletro cutaneo presente nelle tartarughe, è detto** A
- (A) carapace
 - (B) padagio
 - (C) pleon
 - (D) pannicolo sottocutaneo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3637 La massa dell'atomo è concentrata** B
- (A) solo nei protoni
 - (B) prevalentemente nel nucleo
 - (C) solo nei neutroni
 - (D) prevalentemente negli elettroni
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3638 Gli organismi eterotrofi** B
- (A) trasformano i nitriti in nitrati
 - (B) utilizzano composti organici
 - (C) si nutrono di animali morti
 - (D) hanno le stesse caratteristiche degli autotrofi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3639 Un elemento riducente** C
- (A) si riduce
 - (B) acquista elettroni
 - (C) si ossida
 - (D) diminuisce il suo stato di ossidazione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3640 Se fra due atomi esiste una grande differenza di elettronegatività, si forma** D
 (A) un legame covalente omopolare
 (B) un legame covalente eteropolare
 (C) un legame dativo
 (D) un legame ionico
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3641 La seguente formula di struttura $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$ corrisponde a** D
 (A) butano
 (B) uno-butene
 (C) due-butene
 (D) butadiene
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3642 Nella relazione $1/p + 1/q = 1/r$ si ponga $p = 3$ e $q = 5$. Risulta $r =$** C
 (A) 8
 (B) 15
 (C) $15/8$
 (D) $8/15$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3643 Quando il cadmio si ossida** C
 (A) Cd^{2+} a Cd
 (B) il Cd non si può ossidare
 (C) passa da Cd a Cd^{2+}
 (D) il Cd è ossidante
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3644 La temperatura di ebollizione di un liquido** C
 (A) è una costante fisica assoluta
 (B) dipende dalla massa del liquido
 (C) dipende dalla pressione esercitata sul liquido
 (D) cresce con la densità del liquido
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3645 Il numero di ossidazione del Fluoro in F_2 è** D
 (A) -7
 (B) -1
 (C) +7
 (D) 0
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3646 Data una sfera di raggio R ed un cubo di lato L (con $R = L$), il rapporto fra le superfici è** A
 (A) $2\pi/3$
 (B) $4\pi/3$
 (C) 2π
 (D) $4/\pi$
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3647 La tappa finale della degradazione degli alimenti, quella che porta alla formazione di ATP, avviene** E
 (A) nel nucleo
 (B) nel citosol
 (C) nei ribosomi
 (D) solo nelle cellule epatiche
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3648 Due resistori di 5 ohm e 20 ohm rispettivamente vengono posti in parallelo; la resistenza equivalente vale** B
 (A) 0,25 ohm
 (B) 4 ohm
 (C) 12,5 ohm
 (D) 25 ohm
 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3649 L'equazione $X = (k-1) Y$ rappresenta** C
 (A) una iperbole
 (B) una retta non passante per l'origine

- (C) una retta passante per l'origine
- (D) una parabola
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3650 Un numero intero tale che la differenza tra il suo quadrato e i $3/2$ del numero stesso sia uguale a 52 è** A
- (A) 8
 - (B) 15
 - (C) $-13/2$
 - (D) non esiste alcun numero intero che soddisfa la relazione
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3651 Per trasporto attivo si intende quello per cui** C
- (A) una sostanza attraversa la membrana plasmatica senza dispendio di energia
 - (B) una sostanza non riesce ad attraversare la membrana plasmatica anche con dispendio di energia
 - (C) una sostanza attraversa la membrana plasmatica con dispendio di energia
 - (D) una sostanza, quando attraversa la membrana plasmatica, produce energia
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3652 Nel moto rettilineo uniforme spazio e tempo sono** A
- (A) direttamente proporzionali
 - (B) inversamente proporzionali
 - (C) lo spazio varia con il quadrato del tempo
 - (D) lo spazio varia con la radice quadrata del tempo
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3653 I fungicidi sistemici** C
- (A) penetrano nelle foglie
 - (B) rimangono all'esterno delle foglie
 - (C) si distribuiscono all'interno di tutta la pianta
 - (D) solo nei rami principali
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3654 $\sin^2 a + \cos^2 a =$** C
- (A) -1
 - (B) 0
 - (C) 1
 - (D) 2
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3655 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** D
- (A) $0,1 \text{ m/s}^2$
 - (B) $0,5 \text{ m/s}^2$
 - (C) 5 m/s^2
 - (D) 1 m/s^2
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3656 I legami fra gli atomi di carbonio negli alcani di che tipo sono?** C
- (A) Tutti δ
 - (B) A volte σ e a volte δ
 - (C) Tutti σ
 - (D) Dativi
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3657 Le emazie sono** A
- (A) globuli rossi
 - (B) globuli bianchi
 - (C) le uniche cellule ematiche
 - (D) ferite cutanee
 - (E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3658 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?** B
- (A) 1,5 atm
 - (B) 1520 mmHg

- (C) 860 mmHg
- (D) 3 atm
- (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3659 Il composto FeCO_3 è il** B
(A) carbonato ferrino
(B) carbonato ferroso
(C) carbonito di ferro
(D) carbonito ferroso
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3660 Il cloroplasti si trovano** B
(A) nel nucleo delle cellule animali
(B) nel citoplasma delle cellule vegetali
(C) nel nucleo delle cellule vegetali
(D) nel citoplasma delle cellule animali
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3661 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** C
(A) 10 mm
(B) 12,5 mm
(C) 15 mm
(D) 7,5 mm
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3662 Dati due numeri a e b maggiori di 0, è $\log(a/b)$** B
(A) $= \log a + \log b$
(B) $= \log a - \log b$
(C) $= \log a / \log b$
(D) $= \log(a - b)$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3663 Il simbolo N corrisponde a** C
(A) nichel
(B) sodio
(C) azoto
(D) krypton
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3664 Un triangolo rettangolo ruotando attorno a un cateto genera una figura solida. Quale?** B
(A) Un tronco di cono
(B) Un cono
(C) un tronco di piramide
(D) Un cilindro
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3665 Quale delle seguenti triadi di parole ha una sua coerenza interna** E
(A) Vitamina B - Axeroftolo - Visione indistinta
(B) Vitamina E - Calciferolo - Sterilità
(C) Vitamina C - Acido ascorbico - Pellagra
(D) Vitamina K - Cianocobalamina - Emorragia
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3666 A è un numero reale; quanti valori reali di Y soddisfano alla relazione $Y^2 = A$?** C
(A) Uno
(B) Due
(C) Dipende dal valore di A
(D) Infiniti
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3667 $(1 \cdot 10^0) + (2 \cdot 10^1) + (5 \cdot 10^3) =$** A
(A) 5021
(B) 521
(C) 5020
(D) 125
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

- 3668 Quando un gas perfetto viene compresso isotermicamente** B
(A) il gas assorbe calore dall'esterno
(B) il gas cede calore all'ambiente esterno
(C) il gas si riscalda
(D) il gas non scambia calore
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3669 La più diffusa metallo-proteina dell'organismo umano contiene ...1...; essa è localizzata ...2... sotto forma ...3...; essa serve al trasporto di ...4...; il suo nome è ...5... Riferimento N.3** E
(A) monomerica
(B) dimerica
(C) trimerica
(D) cristallina
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3670 Quale tra le seguenti cellule hanno lo stesso numero di cromosomi della cellula uovo?** C
(A) globuli rossi
(B) globuli bianchi
(C) spermatozoi
(D) cellule epatiche
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3671 Nel metano, l'atomo di carbonio è ibridizzato** B
(A) sp
(B) sp^3
(C) sp^2
(D) non è ibridizzato
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3672 I legami che definiscono la struttura primaria delle proteine sono** B
(A) adipici
(B) peptidici
(C) idrogeno
(D) ossigeno
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3673 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: $E = V^2 * t/R$. Se V = 0,2 volt, R = 0,10 ohm, e t = 10^{-2} secondi, dire quanto vale E** C
(A) $E = 4.000 \text{ J}$
(B) $E = 4 \text{ J}$
(C) $E = 4 * 10^{-3} \text{ J}$
(D) $E = 4 * 10^{-6} \text{ J}$
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3674 Per quali delle seguenti ragioni nelle pentole a pressione domestiche il cibo si cuoce prima che nelle pentole tradizionali?** C
(A) L'evaporazione è ridotta
(B) L'aumento di pressione frantuma le cellule
(C) Al crescere della pressione aumenta la temperatura di ebollizione e quindi la velocità delle reazioni chimiche
(D) Al crescere della pressione diminuisce la temperatura di ebollizione e quindi diminuisce la velocità delle reazioni chimiche
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta
- 3675 Appartengono al gruppo HA della tavola periodica** E
(A) alogeni
(B) non metalli
(C) semielementi
(D) metalli alcalini
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta