

N.	Domanda	Risposta
1	Quale formula esprime la legge di dilatazione volumica dei corpi?	$V_t = V_0 (1 + \alpha t)$
2	Che tipo di attrito si verifica in conseguenza della resistenza al moto opposta dalla scabrosità delle superfici di due corpi che rotolano uno sull'altro?	attrito volvente
3	Chi enunciò il principio della conservazione della massa e dell'energia?	Einstein
4	Come si definisce la durata di un'oscillazione completa del pendolo?	periodo
5	Qual è l'unità di misura della massa nel Sistema Internazionale?	il chilogrammo
6	Un corpo galleggia quando:	la sua densità è minore di quella del liquido in cui viene immerso
7	Come è definita la parte della meccanica che studia le condizioni di equilibrio dei corpi?	statica
8	Cosa rappresenta il joule nel Sistema Internazionale?	l'unità di misura del lavoro
9	Come si definisce il moto di un corpo che, durante il movimento, si mantiene sempre parallelo a sé stesso?	moto traslatorio
10	Come si definisce il moto di un punto la cui velocità aumenta continuamente, con legge costante, in intervalli di tempo uguali?	moto uniformemente accelerato
11	Il principio di azione e reazione, in base al quale ad ogni azione corrisponde una reazione uguale e contraria, è noto anche come:	terzo principio della dinamica
12	Cosa indica la direzione di una grandezza vettoriale?	la retta lungo la quale agisce la grandezza
13	Come si definisce il fenomeno ottico in virtù del quale un raggio di luce subisce una deviazione passando da una sostanza trasparente a un'altra di diversa densità?	rifrazione
14	Quanto pesa un litro d'aria a 1 atm e a 0 °C?	circa 1,293 g
15	La capacità di un condensatore elettrico è:	inversamente proporzionale alla distanza tra le sue armature
16	In base alla legge di Boyle, se la pressione di un gas triplica, il volume di quello stesso gas:	diventa un terzo
17	Quale delle seguenti affermazioni è vera?	il diverso grado di coesione delle sostanze dipende dalla distanza delle loro molecole
18	Che differenza c'è tra radiazioni infrarosse e radiazioni ultraviolette?	le prime sono radiazioni dotate di proprietà calorifiche, mentre le seconde sono radiazioni capaci di impressionare le lastre fotografiche e di rendere fluorescenti alcune sostanze
19	Cosa sono i corpi opachi?	corpi illuminati che non si lasciano attraversare dalla luce
20	Cos'è la dinamo?	una macchina elettrica che serve per produrre corrente continua
21	Il passaggio di una sostanza dallo stato liquido a quello aeriforme prende il nome di:	vaporizzazione
22	Cosa accade se si versa un liquido pesante in due vasi comunicanti?	il liquido raggiunge lo stesso livello in entrambi i vasi
23	La solubilità di una sostanza:	cresce all'aumentare della temperatura
24	La capacità elettrica si misura in:	farad
25	La formazione di cariche elettriche su un corpo al quale viene accostato un altro corpo già elettrizzato dà luogo a un fenomeno di:	induzione elettrostatica
26	Le cassette di resistenza vengono utilizzate per:	misurare precisamente la resistenza di circuiti elettrici o conduttori
27	Una forza applicata a un corpo compie un lavoro quando:	il punto di applicazione della forza subisce uno spostamento
28	In base alla legge di Newton sulla gravitazione universale, due corpi qualsiasi dell'universo si attirano con una forza che è:	direttamente proporzionale alle loro masse e inversamente proporzionale al quadrato della loro distanza
29	Cosa s'intende per densità di un corpo relativa all'acqua?	il rapporto esistente tra la massa del corpo e quella di un eguale volume d'acqua distillata a 4 °C
30	Che tipo di onde sono quelle che si formano sulla superficie del mare?	onde trasversali
31	Come si definiscono gli specchi che, pur mantenendo inalterate le immagini dell'oggetto riflesso nella direzione parallela all'asse, sono in grado di modificarle nelle altre direzioni?	specchi cilindrici
32	Quanti sono i colori fondamentali che compongono la luce bianca solare?	sette
33	Cosa s'intende per potere emissivo di un corpo?	la quantità di energia luminosa emessa dal corpo quando raggiunge una determinata temperatura
34	Che differenza può essere stabilita tra corpi liquidi e corpi gassosi?	i gas sono comprimibili, mentre i liquidi no
35	Cosa s'intende per energia cinetica?	l'energia pari al lavoro necessario per far acquistare al corpo, inizialmente fermo, una determinata velocità v
36	Cosa indica la sensibilità di una bilancia?	il peso minimo che essa è capace di sentire

N.	Domanda	Risposta
37	Se due corpi in quiete hanno masse differenti ed entrambi vengono sottoposti all'azione di una stessa forza di intensità F e direzione costante, quale dei due assume un'accelerazione minore?	quello di massa maggiore
38	Quali suoni sono percepibili dall'orecchio umano?	quelli di frequenza compresa tra i 16 e i 16.000 hertz
39	Come si definisce il carattere in base al quale è possibile distinguere i suoni forti da quelli deboli?	intensità
40	Chi fu il primo studioso di fisica ad escogitare un metodo utile per la misurazione della pressione atmosferica?	Evangelista Torricelli
41	Come si definisce il difetto oculare che non permette di percepire esattamente i colori?	daltonismo
42	Che differenza c'è tra lenti convergenti e lenti divergenti?	le convergenti sono più spesse al centro, mentre le divergenti sono più spesse ai bordi
43	Cos'è il dinamometro?	uno strumento per la misurazione statica delle forze
44	Quale grandezza si misura in tesla?	l'induzione magnetica
45	Come si definisce il passaggio diretto di un corpo dallo stato solido a quello gassoso, e viceversa?	sublimazione
46	Quale dei seguenti strumenti viene utilizzato per la rilevazione e il conteggio di particelle cariche?	contatore di Geiger-Müller
47	Cos'è il ciclotrone?	un acceleratore di particelle
48	Come si definisce la reazione atomica in virtù della quale dall'urto di due nuclei leggeri deriva la formazione di un nucleo più pesante, con relativo sviluppo di un'enorme quantità di energia?	fusione nucleare
49	«Il rapporto tra il cubo del raggio dell'orbita e il quadrato del tempo di rivoluzione è lo stesso per tutti i pianeti». È questo l'enunciato della:	terza legge di Keplero
50	Nella tavola periodica gli elementi appartenenti allo stesso periodo:	hanno gli elettroni più esterni nello stesso livello energetico
51	La polarità di un legame covalente è determinata:	dalla differenza di elettronegatività esistente tra i due atomi coinvolti nel legame
52	Quante moli di acqua hanno la stessa massa di cinque moli di acido cloridrico?	10,12
53	In quale delle seguenti sequenze i composti sono ordinati secondo il numero di ossidazione crescente dell'atomo di azoto?	NH ₃ N ₂ H ₄ N ₂ N ₂ O ₃ HNO ₃
54	Alcuni metalli determinano lo sviluppo di idrogeno gassoso da soluzioni di specie acide. Questo fenomeno è dovuto:	all'ossidazione del metallo a spese dello ione H ₃ O ⁺
55	Quale volume di acqua è necessario aggiungere ad un litro di soluzione di acido cloridrico a pH = 2 per ottenere una soluzione a pH = 3?	9 litri
56	La formula dell'acido ortofosforico è:	H ₃ PO ₄
57	Una mole di ossigeno gassoso ha una massa di 32 g, mentre una mole di azoto ha una massa di 28 g. Assumendo per i due gas un comportamento ideale, qual è la pressione esercitata da una mole di ossigeno e quale quella esercitata da una mole di azoto poste in un recipiente di 10 litri a 25 °C?	le due pressioni sono uguali
58	Il fosforo P appartiene al quinto gruppo e al terzo periodo; pertanto la sua configurazione elettronica è:	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ³
59	Cosa s'intende per composto organico?	qualsiasi molecola dotata di uno scheletro carbonioso
60	Qual è il nome della molecola la cui formula è CH ₃ C(CH ₃) ₂ CH(CH ₃)CH ₃ ?	2,2,3-trimetilbutano
61	L'alluminio è un metallo appartenente al terzo periodo e al terzo gruppo del sistema periodico. Qual è la formula del suo ossido?	Al ₂ O ₃
62	Quale di queste soluzioni non ha pH neutro?	una soluzione di Na ₂ CO ₃
63	Nella molecola O ₂ i due atomi di ossigeno formano:	due legami covalenti: uno di tipo s e uno di tipo p
64	Se due soluzioni hanno lo stesso valore di pH si può sicuramente affermare che:	contengono la stessa concentrazione di ioni H ₃ O ⁺ liberi
65	Nella tavola periodica l'elettronegatività:	aumenta da sinistra verso destra lungo i periodi
66	Vengono definite reazioni di ossidoriduzione le trasformazioni chimiche in cui:	si verificano trasferimenti di elettroni tra i reagenti
67	Una miscela gassosa a comportamento ideale è costituita da una mole di ossigeno, due moli di azoto e due moli di elio. Se la miscela si trova alla temperatura di 0 °C e alla pressione di 1 atmosfera, il suo volume è pari a:	112 litri
68	Qual è la formula minima del composto costituito per il 27% di Na, per il 16,5% di N e per il 56,5% di O?	NaNO ₃
69	I glucidi sono composti costituiti da:	C, H, O
70	Quale dei seguenti composti è un'aldeide?	butanale
71	La concentrazione molale (M) di una soluzione esprime:	il numero di moli di soluto contenute in 1 chilogrammo di solvente
72	Le reazioni spontanee:	sono sempre caratterizzate da una variazione di energia libera negativa

N.	Domanda	Risposta
73	L'amido è un polisaccaride che per idrolisi forma:	glucosio
74	Qual è la formula del bisolfato di potassio?	KHSO ₄
75	Il numero atomico Z di un elemento indica:	il numero dei protoni del nucleo
76	Considerando che Na (Z = 11), Si (Z = 14) e Cl (Z = 17) sono elementi del terzo periodo e appartengono rispettivamente al primo, al quarto e al settimo gruppo, qual è la loro sequenza esatta se ordinati per elettronegatività crescente?	Na, Si, Cl
77	Qual è la denominazione IUPAC della glicerina (la cui formula è CH ₂ OH - CHOH - CH ₂ OH)?	1,2,3-propantriolo
78	Quale delle seguenti proprietà dell'atomo può essere messa in relazione con il carattere metallico dell'elemento?	l'energia di ionizzazione
79	Secondo la definizione di Bronsted, una base è un composto in grado di:	acquistare ioni H ⁺ da un acido
80	Il colesterolo è:	uno steroide
81	In una reazione di ossidoriduzione l'elemento che aumenta il proprio numero di ossidazione:	è il riducente
82	La frazione molare di un soluto in una soluzione rappresenta il rapporto tra:	il numero di moli di soluto e il numero di moli totali
83	Due isotopi dello stesso elemento differiscono tra loro:	per il numero di neutroni contenuti nel nucleo
84	Il numero di ossidazione dello zolfo nell'acido tiosolfurico è:	2
85	La molecola di formula CH ₃ CH ₂ - CO - CH ₂ CH ₃ è:	un chetone
86	L'etanolo è solubile in iso-ottano perché:	fra le due molecole si stabiliscono legami apolari deboli
87	Un valore negativo della variazione di energia libera indica che la reazione è:	spontanea
88	Se si vuole ottenere una soluzione acquosa a pH = 4 partendo da una soluzione acquosa a pH = 2, un litro di quest'ultima va diluito con acqua fino a:	100 l
89	Una soluzione tampone è caratterizzata da:	la capacità di mantenere costante, entro certi limiti, il pH
90	L'energia totale di un sistema isolato:	è costante
91	Quale delle seguenti affermazioni relative al calcio non è corretta?	il calcio è un metallo alcalino
92	Indicare l'affermazione corretta:	una mole di O ₂ pesa 32 g
93	Nella molecola H ₂ i due atomi sono uniti da un legame:	covalente
94	In una reazione di neutralizzazione si ha sempre che:	un grammo equivalente di acido reagisce con un grammo equivalente di base di pari forza
95	Quanti elettroni possono essere contenuti al massimo in un orbitale?	2
96	Se in 500 ml di una soluzione acquosa sono presenti 2 g di NaOH (pm = 40 uma), la concentrazione della soluzione è pari a:	0,1 M
97	Per un gas ideale, a temperatura costante:	triplicando il volume, la pressione diventa la terza parte
98	Se un atomo neutro contiene 13 protoni, 13 elettroni e 14 neutroni, il peso atomico è pari a circa:	27
99	I pesi atomici di H, P ed O sono rispettivamente 1, 31 e 16 u.m.a. Il peso molecolare espresso in u.m.a. dell'acido ortofosforico è:	98
100	Quale delle seguenti sequenze è ordinata secondo numeri di ossidazione crescenti per l'azoto?	N ₂ H ₄ NO HNO ₂
101	Che tipo di ibridazione degli orbitali presentano gli atomi di C nell'etere dimetilico?	sp ³
102	Quale delle seguenti reazioni porta alla formazione di ammidi?	ammoniaca + acido carbossilico
103	Mediante una reazione di deidrogenazione da un alcool secondario si ottiene:	un chetone
104	L'etene reagisce con il cloro, con l'acqua ossigenata e con lo iodio; si tratta, in tutti e tre i casi, di reazioni di:	addizione elettrofila
105	Indicare in quale dei seguenti composti è contenuto il maggior numero di atomi di ossigeno:	acido bicarbossilico
106	Una soluzione acquosa non satura di glucosio rappresenta un esempio di:	sistema omogeneo
107	Negli ossiacidi inorganici:	gli atomi di idrogeno acidi sono legati in modo covalente agli atomi di ossigeno
108	Quanti grammi pesano 11,2 litri di CH ₄ in condizioni standard?	8 g
109	Due atomi di carbonio asimmetrici sono entrambi:	ibridati sp ³
110	Nella molecola di un amminoacido sono contenute almeno le seguenti specie atomiche:	carbonio, idrogeno, azoto e ossigeno
111	La reazione del propano C ₃ H ₈ con ossigeno O ₂ (combustione) avviene con formazione di CO ₂ e H ₂ O. Quante moli di ossigeno occorrono per bruciare una mole di propano?	5
112	Quale delle seguenti sostanze si scioglie meglio in acqua?	il solfato di potassio
113	Un catalizzatore ha sempre l'effetto di:	aumentare la velocità di reazione
114	A quale volume bisogna diluire 10 ml di HCl 8 M per ottenere HCl 0,4 M?	200 ml

N.	Domanda	Risposta
115	Se il metano viene trattato con cloro sotto luce ultravioletta, si formano, uno dopo l'altro, i prodotti: monoclorometano, diclorometano, triclorometano (o cloroformio), tetraclorometano (o tetracloruro di carbonio); ad ogni passaggio successivo della reazione l'infiammabilità del prodotto diminuisce e la sua tossicità aumenta. Pertanto si può affermare che:	il diclorometano s'infiama più facilmente del cloroformio
116	Se un litro di soluzione acquosa contiene 360 g di HCl (pM = 36 uma) e 360 g di NaOH (pM = 40 uma), il suo pH è:	minore di 7
117	Ossigeno e zolfo:	appartengono entrambi al sesto gruppo del sistema periodico
118	Il numero di ossidazione del manganese nel composto HMnO ₄ è:	7
119	Nell'anidride perclorica il cloro assume numero di ossidazione:	7
120	Nel composto NaCl il legame tra sodio e cloro è:	ionico
121	Quale delle seguenti caratteristiche è comune al benzene e all'etene?	l'ibridazione sp ²
122	Quale dei seguenti composti possiede nella molecola più atomi di ossigeno?	diidrossichetone
123	L'unità di misura della costante di equilibrio di una reazione:	dipende dai valori dei coefficienti di reazione
124	Indicare l'affermazione errata:	lo ione solfato è la base coniugata dell'acido solforico
125	Quale delle seguenti sostanze è un omopolimero (formato da monomeri uguali tra loro)?	glicogeno
126	Il legame covalente è polarizzato quando:	si stabilisce tra atomi con differente elettronegatività
127	Il valore massimo del numero di ossidazione del cloro è:	7
128	Il cicloesano:	ha struttura non planare
129	L'acetone e il propanale:	possiedono entrambi un gruppo carbonilico
130	Un atomo di carbonio viene definito secondario quando:	è legato ad altri due atomi di carbonio
131	L'attività ottica è dovuta alla presenza nella molecola di:	almeno un atomo di C asimmetrico
132	Quale dei seguenti metodi può funzionare, nell'equilibrio tra sostanze gassose: A + B ⇌ C + D, per ridurre la quantità del prodotto C?	diminuire A
133	Il numero di massa di un atomo è 27; il numero atomico è 13; i neutroni contenuti nel nucleo sono:	14
134	La differenza fra gli isotopi 18 e 16 dell'ossigeno consiste nel fatto che:	il primo possiede due neutroni in più
135	Il numero di ossidazione dell'ossigeno nell'acqua ossigenata (H ₂ O ₂) è:	-1
136	In genere un composto inorganico a carattere riducente contiene:	uno o più elementi a numero di ossidazione piuttosto basso
137	Il numero massimo di elettroni che può essere contenuto in totale nei primi tre livelli elettronici è:	28
138	L'idrolisi dei trigliceridi in ambiente basico conduce a:	glicerolo e saponi
139	L'affinità elettronica:	è maggiore nel fluoro che nell'ossigeno
140	Una soluzione acquosa 0,0001 M di un acido debole presenta una concentrazione di ioni idronio:	minore di 10 ⁻⁴ M
141	L'idrolisi salina è il fenomeno in virtù del quale:	alcuni sali reagiscono con l'acqua dando luogo, a seconda dei casi, a soluzioni acquose acide o basiche
142	Quale dei seguenti composti possiede nella molecola non più di un atomo di ossigeno?	alcol etilico
143	I coefficienti stechiometrici di un'equazione chimica indicano il numero:	delle moli dei reagenti e dei prodotti
144	Un kg di grasso corporeo equivale a circa 7.000 kcal. Se il fabbisogno calorico medio giornaliero di un uomo adulto è di 2.700 kcal e il soggetto in questione ingerisce ogni giorno cibi equivalenti a 2.000 kcal, egli può dimagrire di 10 kg in circa:	circa 3 mesi
145	La normalità di una soluzione di Ca(OH) ₂ 0,5 M è:	1 N
146	Un grammo equivalente di NH ₄ Cl (PM = 53,45) è pari a:	53,45 g
147	Se, a temperatura costante, la pressione di una certa quantità di gas viene ridotta alla sesta parte del valore iniziale, il volume del gas:	diventa sei volte più grande
148	La cellula procariote si distingue da quella eucariote per:	l'assenza del nucleo
149	Nei mammiferi il cuore è costituito da:	due atri e due ventricoli
150	Le forme alternative di uno stesso gene si dicono:	alleli
151	La struttura ad α-elica rappresenta una delle possibili strutture secondarie delle proteine. Questa è stabilizzata attraverso la formazione di:	legami idrogeno tra gli atomi dello scheletro peptidico della catena
152	Il capsido virale:	è costituito da uno o più tipi di proteine
153	L'enzima dipeptidasi:	agisce nell'intestino idrolizzando i peptidi formati da due o tre amminoacidi
154	La polarità della molecola d'acqua è dovuta:	tutte le precedenti
155	La glicolisi:	avviene nel citosol
156	Nel corso della vita della cellula il corredo cromosomico cellulare:	resta inalterato, salvo mutazioni casuali
157	Quale delle seguenti malattie ha spesso un'origine batterica?	ulcera gastrica

N.	Domanda	Risposta
158	La duplicazione del DNA è detta semiconservativa perché:	ciascuna delle molecole prodotte possiede un filamento della molecola d'origine
159	Quale struttura tipica della cellula procariote è assente nelle cellule eucariote animali?	parete cellulare
160	Gli alleli che producono lo stesso fenotipo negli omozigoti e negli eterozigoti:	sono dominanti
161	Il parassitismo è:	una forma di simbiosi tra organismi di specie diverse
162	Se due organismi appartenenti a gruppi diversi possono incrociarsi generando prole interfeconda con ciascuno dei gruppi parentali vuol dire che:	i due organismi appartengono alla stessa specie
163	Quale delle seguenti strutture è comune alla cellula procariote e a quella eucariote?	i ribosomi
164	Cos'è la meiosi?	il processo di formazione dei gameti
165	La fermentazione:	determina solo una parziale ossidazione del glucosio
166	Le foglie verdi delle piante hanno la funzione di:	svolgere la fotosintesi
167	In quale fase del ciclo cellulare avviene la duplicazione del DNA?	fase S
168	Un pool genico è:	la totalità degli alleli presenti in una popolazione
169	Il monossido di carbonio è un potente veleno poiché:	si lega stabilmente all'emoglobina impedendo il suo legame con l'ossigeno
170	Il potenziale di azione espresso dal neurone:	viene espresso con uguale intensità per tutti gli stimoli superiori a una determinata soglia
171	I carboidrati:	possono trovarsi nella membrana cellulare associati a proteine e a lipidi
172	Quale dei seguenti organismi appartiene al gruppo dei vertebrati?	lucertola
173	Il crossing-over consiste:	nello scambio di segmenti cromatinici fra cromosomi omologhi
174	Nella dominanza incompleta:	l'eterozigote ha un fenotipo proprio
175	L'omero è:	un osso lungo
176	Le mutazioni geniche:	avvengono a carico del DNA
177	La coniugazione è un processo attraverso il quale si realizza:	il trasferimento di materiale genetico tra due batteri
178	La più grande unità in cui può verificarsi un flusso genico è:	la specie
179	A quale funzione sono preposti i villi intestinali?	assorbimento dei nutrienti
180	Cos'è la fagocitosi?	un processo che consente l'ingresso di particelle nella cellula
181	L'energia necessaria al processo di fosforilazione ossidativa che conduce alla produzione di ATP deriva:	dal NADH e dal FADH ₂ prodotti dalla glicolisi e dal ciclo di Krebs
182	Per mutazione puntiforme si intende:	la modifica di un solo nucleotide del DNA
183	La selezione naturale è in grado di agire:	sul fenotipo
184	Gli ormoni sono:	sostanze secrete da cellule che producono effetti specifici su altre cellule o distretti dell'organismo
185	Se un filamento di DNA contiene le quattro basi azotate nelle percentuali C = 19%, G = 26%, A = 28% e T = 27%, il corrispondente filamento di m-RNA avrà:	C = 26%, G = 19%, A = 27%, U = 28%
186	Cos'è il celoma:	una cavità interna al corpo derivata dal mesoderma
187	Qual è la struttura all'interno della quale si svolge la respirazione cellulare?	il mitocondrio
188	Un uomo di gruppo sanguigno O sposa una donna di gruppo sanguigno AB. I loro figli avranno:	gruppo A o gruppo B con uguale probabilità
189	A quale caratteristica strutturale della molecola di DNA è attribuibile la possibilità di trasferire invariata l'informazione genetica da una generazione all'altra?	alla complementarità delle basi azotate
190	L'impulso nervoso procede a salti perché:	le guaine mieliniche degli assoni sono regolarmente interrotte da nodi
191	Un bambino si è incrinato il perone. Pertanto:	sarà compromessa la sua attività motoria
192	Il sangue che circola in un capillare polmonare rilascia CO ₂ in virtù del meccanismo di:	diffusione
193	Quale dei seguenti eventi è tipico della meiosi, ma non della mitosi?	appaiamento dei cromosomi omologati
194	La colchicina è un farmaco che interferisce con i microtubuli del fuso mitotico bloccando la cellula in metafase. Tale trattamento è pertanto utilizzato per evidenziare:	il cariotipo
195	Cos'è la cromatina?	DNA despiralizzato
196	L'ossigeno si diffonde liberamente attraverso la membrana delle cellule. Quando passa dall'ambiente esterno a quello interno significa che:	il movimento avviene secondo gradiente
197	La produzione di quale ormone può essere stimolata da una forte emozione?	adrenalina
198	Se la glicemia nel sangue è bassa, le cellule pancreatiche delle isole di Langerhans:	secernono una maggiore quantità di glucagone
199	La pressione del sangue ha un valore medio compreso tra 80 e 120 mmHg. La minima corrisponde alla:	diastole ventricolare

N.	Domanda	Risposta
200	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:	si è attivato il sistema nervoso simpatico
201	Dalle analisi del sangue di un individuo risulta che il tasso di trigliceridi è particolarmente alto. Ciò significa che:	c'è una parziale alterazione del metabolismo epatico
202	Il codice genetico è definito degenerato perché:	più codoni corrispondono a un amminoacido
203	La definizione biologica di specie si fonda:	sull'isolamento riproduttivo di due gruppi di organismi
204	Un recipiente è diviso da una membrana semipermeabile in due compartimenti, contenenti ciascuno una soluzione. Se nel compartimento A il livello del liquido diminuisce, quale delle seguenti supposizioni si può considerare corretta?	la soluzione del compartimento A è ipotonica rispetto a quella del compartimento B
205	L'emofilia è un'alterazione che consiste nella non coagulazione del sangue, dovuta ad un insieme di geni recessivi situati sul cromosoma X. Pertanto, se un uomo risulta emofiliaco da quale dei seguenti motivi può dipendere?	suo nonno materno era emofiliaco
206	La talassemia è una malattia dovuta alla presenza di un allele dominante. La condizione di omozigote determina una forma molto grave detta talassemia major; la condizione eterozigote provoca una forma attenuata chiamata talassemia minor. Un uomo con talassemia minor sposa una donna sana. Quali probabilità ci sono che nascano dalla coppia figli affetti da talassemia minor?	50%
207	Il daltonismo è un carattere recessivo legato al cromosoma X. Se un uomo daltonico sposa una donna sana, nella cui famiglia non si è mai verificata tale alterazione, quale delle seguenti supposizioni si può considerare corretta?	le figlie sono portatrici sane del daltonismo
208	Un medico prescrive ad un paziente una cura a base di antibiotici. Si può dedurre che il paziente:	ha contratto un'infezione batterica
209	Il virus HIV, responsabile dell'AIDS, penetra:	nei linfociti
210	Il colon fa parte:	dell'intestino crasso
211	Un microscopio ottico consente ingrandimenti di oltre 1.000 volte. Al massimo ingrandimento è possibile osservare:	batteri
212	I legamenti servono a:	connettere le ossa tra loro, mantenendole in posizione appropriata
213	Il rendimento energetico della demolizione del glucosio:	dipende dal tipo di metabolismo cellulare
214	Quale delle seguenti strutture svolge una funzione diversa nelle cellule animali e vegetali?	vacuoli
215	Le membrane biologiche sono semipermeabili. Ciò significa che il passaggio di sostanze attraverso di esse:	non è completamente libero
216	Nella respirazione aerobica si ha ossidazione delle molecole di:	glucosio
217	Nelle cellule muscolari dell'uomo si forma acido lattico quando:	il rifornimento di ossigeno diventa insufficiente
218	L'approccio più corretto per scoprire le relazioni esistenti tra organismi all'inizio dell'evoluzione consiste:	nell'esame dei primi organismi fossili
219	Se la cellula di un mammifero osservata al microscopio risulta contenere uno o più nuclei, mitocondri, ribosomi e vari sistemi di membrane si può escludere che sia:	un eritrocita
220	Il fatto che l'ossigeno si leghi o si separi dall'emoglobina dipende dalla pressione parziale dell'ossigeno nel plasma. Pertanto nei capillari alveolari:	l'ossigeno si lega all'emoglobina
221	Si incrocia una Drosophila maschio con «occhi a barra» con una femmina con occhi normali. Nella F1 tutte le femmine presentano il carattere «occhi a barra» mentre tutti i maschi hanno occhi normali. Nella F2 il 50% dei maschi e il 50% delle femmine hanno «occhi a barra». Si può dedurre che il carattere «occhi a barra» è determinato da un allele:	dominante legato al sesso
222	L'artrite reumatoide è:	una malattia autoimmune
223	Quale delle seguenti affermazioni è vera riguardo alle cellule epiteliali?	alcune svolgono un ruolo secretorio
224	Ad un cane che si è rotto una zampa viene fatta un'ingessatura. Il veterinario ha usato:	solfato di calcio
225	Calice ottico, cornea e cristallino derivano:	dall'ectoderma
226	I gemelli bivulari hanno sesso:	talvolta uguale, talvolta diverso
227	Il rigetto acuto degli organi trapiantati è nella maggior parte dei casi diretta conseguenza:	della risposta immunitaria cellulo-mediata
228	In una breve catena nucleotidica costituita da tre nucleotidi ciascuno di basi diverse, quante sequenze differenti sono possibili?	sei
229	Durante la sintesi proteica si legano al ribosoma:	codoni di m-RNA e anticodoni di t-RNA
230	Quali di queste strutture sono omologhe tra loro?	la zampa anteriore del cane e l'ala del pipistrello
231	Cos'è il cardias?	uno sfintere dello stomaco
232	Nell'uomo, come in quasi tutti i vertebrati, vi sono due strutture, dette cinture, che servono a raccordare gli arti con lo scheletro assiale. Si può affermare che:	solo la cintura pelvica si connette direttamente con la colonna vertebrale
233	È possibile contare con maggiore facilità il numero di cromosomi quando:	la cellula è in metafase
234	Un significativo vantaggio della fecondazione interna deriva dal fatto che essa:	facilita la riproduzione in ambiente terrestre
235	Le specie appartenenti alla stessa classe sono incluse:	nello stesso phylum

N.	Domanda	Risposta
236	Una conseguenza del processo di meiosi è che:	il cariotipo viene dimezzato
237	Tutti gli acidi nucleici:	sono polimeri di nucleotidi
238	I carboidrati:	possono essere presenti nella membrana cellulare
239	L'appaiamento dei filamenti polinucleotidici complementari in una molecola di DNA è dovuto a:	legami idrogeno
240	L'apparato del Golgi è deputato:	alla maturazione di proteine della membrana plasmatica, di secrezione o dei lisosomi
241	Nell'uomo si ha identità genotipica:	tra gemelli monozygotici
242	Gli anticorpi sono prodotti da:	plasmacellule
243	Le linee pure di Mendel erano individui che:	presentavano sempre caratteri identici a quelli dei genitori
244	Gli introni presenti nel DNA:	possono determinare un aumento della diversità genetica
245	Un medico deve curare una donna apparentemente sterile; dopo aver accertato che non vi è alcun danno a carico dell'apparato riproduttivo, disporrà degli esami clinici per verificare il corretto funzionamento di:	ipofisi
246	Come è denominato il particolare tipo di riproduzione che permette ai batteri di inserire nel proprio DNA nuove informazioni?	coniugazione
247	La corea di Huntington è dovuta a un allele dominante. Ogni bambino nato da una coppia in cui un genitore è sano e l'altro è affetto da tale patologia, ha probabilità di essere eterozigote pari a:	50%
248	Se si volessero riprendere delle immagini per un documentario in cui far vedere i cromosomi in movimento durante la divisione cellulare, sarebbe necessario utilizzare:	il microscopio ottico perché il preparato è vivo
249	Un difetto del setto interventricolare destro-sinistro del cuore può causare:	diminuzione della quantità di ossigeno nel circolo sistemico
250	Per nucleosoma si intende:	una porzione di DNA avvolta attorno ad 8 molecole di istoni
251	Qual è la funzione del timo?	portare a maturazione i linfociti T
252	Per gittata cardiaca si intende:	il volume di sangue pompato dal ventricolo al minuto
253	Se durante l'anafase mitotica di una cellula con 10 cromosomi ($n = 5$) i due cromatidi che costituiscono un singolo cromosoma non si separassero:	una delle due cellule figlie avrebbe 9 cromosomi
254	Cosa s'intende per organismi transgenici?	organismi in cui è stato inserito un gene estraneo
255	In seguito a divisione meiotica una cellula con 16 cromosomi darà luogo a cellule con:	8 cromosomi
256	Se la caratteristica è situata sul cromosoma sessuale X e il gene alterato per quella caratteristica ha una frequenza del 10%, quale percentuale dei maschi la presenterà?	10%
257	Se si incrocia un individuo eterozigote per una caratteristica dominante con un omozigote recessivo, con quale probabilità avremo individui con il fenotipo recessivo?	50%
258	Se un locus è situato sul cromosoma sessuale Y e un gene presente in quel locus e che determina una certa caratteristica ha una frequenza del 5%, quale percentuale dei maschi presenterà la caratteristica stessa?	5%
259	Quale delle seguenti non è una scala di misura delle manifestazioni di un carattere statistico?	scala semilogaritmica
260	La frequenza assoluta del numero di soggetti, distinti per anno di contagio di una malattia, che hanno contratto la malattia in un dato anno indica:	il numero di unità statistiche che hanno contratto la malattia in quel dato anno
261	La distribuzione statistica di frequenze è:	l'insieme delle modalità di uno o più caratteri e delle loro rispettive frequenze
262	In una distribuzione statistica, la somma delle frequenze relative:	è sempre uguale a 1
263	Nella classificazione delle unità osservate secondo i valori di un carattere quantitativo continuo:	si divide il campo di variazione in un certo numero di classi, in modo che a ogni classe corrisponda una frequenza
264	In una distribuzione statistica, il modulo della classe è dato:	dalla differenza tra l'estremo superiore e l'estremo inferiore della classe
265	In una classe aperta a sinistra e chiusa a destra, cosa esprime la frequenza cumulata?	il numero dei casi in cui il valore del carattere è inferiore o uguale all'estremo superiore della classe
266	La rappresentazione grafica più appropriata per illustrare la distribuzione di una data malattia per classi di età della popolazione è:	l'istogramma
267	Le densità di frequenza di un istogramma:	si ottengono dividendo la frequenza (assoluta o relativa) corrispondente a ciascuna classe di modalità per l'ampiezza della medesima classe
268	Per la rappresentazione grafica di una distribuzione doppia di frequenza è particolarmente adatto:	uno stereogramma
269	Il cartogramma:	è utilizzato per rappresentare serie territoriali
270	Il diagramma di Lexis è una rappresentazione grafica:	di eventi demografici

N.	Domanda	Risposta
271	Si dicono medie lasche i valori medi che:	si basano solo su alcuni valori della distribuzione e prevalentemente sull'ordine di grandezza delle manifestazioni
272	Quale tra queste non è una media analitica?	la mediana
273	In base al calcolo della media aritmetica per dati raggruppati in classi delle quali non si conosce la ripartizione interna dell'ammontare del carattere si suppone che, in ogni classe, le frequenze rilevate siano:	concentrate nel valore centrale
274	Due punti A e B distano 80 km, un corpo si muove da A a B alla velocità di 80 km/h e da B ad A alla velocità di 20 km/h. Qual è la velocità media dell'intero tragitto?	32 km/h
275	Ponendo le intensità rilevate del carattere in senso crescente (o decrescente), qual è l'indice statistico che bipartisce la distribuzione?	la mediana
276	Si consideri il seguente insieme di voti conseguiti da sei studenti ad un esame: 18, 19, 22, 25, 26, 28. Come si definisce tale distribuzione?	zeromodale
277	Si consideri la seguente serie di voti riportati da alcuni studenti ad un esame: 18, 19, 20, 22, 23, 26, 28, 30. Qual è la mediana?	22,5
278	Se 1 Kg di tessuto adiposo corrisponde a circa 7.000 kcal e il fabbisogno calorico medio giornaliero di una donna adulta è 2.500 calorie, quanto tempo impiega una donna a perdere 5 kg se, ogni giorno, ingerisce cibi equivalenti a 1.800 calorie?	50 giorni
279	Qual è quel numero il cui 15% è uguale a 30?	200
280	Determinare due numeri sapendo che la loro somma è uguale a 50 e che la loro differenza è uguale a 20:	35 e 15
281	Gli indici relativi di variabilità si esprimono:	con numeri puri
282	Cosa s'intende per devianza?	la somma, semplice o ponderata, dei quadrati delle differenze tra le singole intensità e la media aritmetica
283	Se la media aritmetica di un gruppo di osservazioni è nulla, la varianza:	coincide con il quadrato della media quadratica
284	Lo scostamento medio dalla media aritmetica è dato:	dalla media aritmetica dei valori assoluti degli scarti delle singole intensità dalla media
285	Il coefficiente di variazione è dato dal rapporto, espresso in termini percentuali, tra:	lo scarto quadratico medio e la media aritmetica
286	Il secondo quartile, per definizione, coincide con:	la mediana
287	La differenza interquartile è data dalla differenza tra:	terzo quartile e primo quartile
288	Nell'analisi della regressione, l'indice di determinazione lineare è nullo se è nulla:	la devianza di regressione
289	Due variabili si dicono perfettamente correlate linearmente se:	il coefficiente di correlazione è pari a 1 in valore assoluto
290	Si parla di concordanza tra due variabili X e Y se:	$Cov(X,Y) > 0$
291	Una prova è:	un esperimento soggetto ad incertezza
292	L'unione di due eventi A e B è l'evento C che si verifica quando:	si verifica almeno uno dei due eventi A e B
293	L'evento E si dice impossibile se:	$P(E) = 0$
294	Una moneta è lanciata tre volte. Individuare l'evento per cui esce almeno due volte testa.	$\{(TTT), (TTC), (TCT), (CTT)\}$
295	Siano dati 6 punti non allineati nello spazio. Quante rette aventi per estremi due di questi punti possono essere formate?	15
296	Secondo la definizione classica, la probabilità di un evento è:	il rapporto tra il numero dei casi favorevoli al verificarsi dell'evento e il numero dei casi possibili, purché siano tutti ugualmente possibili
297	Due eventi si dicono incompatibili quando:	il verificarsi di uno di essi esclude necessariamente il verificarsi dell'altro
298	Che differenza c'è tra un'estrazione con ripetizione e un'estrazione senza ripetizione?	a seguito di ogni estrazione, nella prima la popolazione di origine resta invariata, mentre nella seconda si riduce di volta in volta di un'unità
299	Dati due eventi A e B, cosa si intende per probabilità condizionata di B?	la probabilità del verificarsi di B supposto che si sia verificato A
300	Il Teorema di Bayes definisce:	la probabilità a posteriori che un dato evento che si è verificato sia dovuto a una determinata causa
301	Una variabile casuale (v.c.):	è una funzione definita sullo spazio dei campioni
302	La distribuzione normale (o Gaussiana):	è simmetrica rispetto al valore medio
303	La distribuzione binomiale:	può essere utilizzata per descrivere tutti i casi in cui gli esiti possibili di una prova possono essere ridotti a due
304	Sia p la probabilità di successo in una prova e n il numero di prove, la distribuzione di probabilità di una v.c. binomiale presenta asimmetria positiva se:	$p > 0,5$

N.	Domanda	Risposta
305	Per una variabile casuale normale, sia m il valore medio, Me la mediana e Mo la moda, si ha:	m = Me = Mo
306	La funzione di ripartizione di una variabile casuale:	è continua da destra
307	In quale secolo sono state inventate le prime macchine calcolatrici di tipo meccanico?	XVII sec.
308	Qual è il materiale di base per la costruzione dei microchip?	silicio
309	L'informatica, per definizione, è una scienza che si occupa di:	trattamento delle informazioni
310	Quanti possono essere i valori attribuibili ad un bit?	0 e 1
311	Un carattere alfanumerico viene codificato come una sequenza di:	8 bit
312	Il codice ASCII è utilizzato per:	la rappresentazione convenzionale dei caratteri
313	Un gigabyte corrisponde a:	1024 Megabyte
314	Nel computer la velocità di elaborazione dei dati è calcolata in:	milioni di istruzioni elementari al secondo
315	L'HTTP è:	un protocollo
316	Il linguaggio macchina è:	un linguaggio composto da una successione di cifre binarie
317	Cosa significa DOS?	Disk Operating System
318	Di cosa è l'acronimo SSL?	è l'acronimo di Secure Socket Layer
319	Quale dei seguenti è un indirizzo IP valido?	155.123.123.1
320	Cosa si intende per DNS?	il Domain Name System
321	Cosa si intende per CSS?	Cascading Style Sheets
322	Quale dei seguenti è l'acronimo del protocollo utilizzato per ricevere i messaggi di posta elettronica?	POP3
323	Cosa si intende per VOIP?	è l'acronimo di Voice Over Internet Protocol, tecnologia utilizzata per implementare servizi di fonia su una rete Internet
324	Quale dei seguenti è l'acronimo del protocollo utilizzato per inviare i messaggi di posta elettronica?	SMTP
325	Quale protocollo è utilizzato per il trasferimento delle pagine web?	HTTP
326	Cosa è il W3C?	il World Wide Web Consortium, l'organizzazione che stabilisce gli standard ufficiali dei protocolli e dei linguaggi utilizzati in Internet
327	Cosa è il TCP/IP?	un insieme di protocolli utilizzato per la trasmissione di dati via Internet
328	Che cosa è un URL?	l'indirizzo di una risorsa web
329	Che risultato si ottiene utilizzando l'operatore logico OR tra due parole chiave all'interno di una ricerca?	il risultato della ricerca conterrà tutte le occorrenze che contengono o una parola chiave o l'altra
330	Per che cosa è utilizzato il simbolo @?	per gli indirizzi di posta elettronica
331	Che risultato si ottiene utilizzando l'operatore logico AND tra due parole chiave all'interno di una ricerca?	il risultato della ricerca conterrà tutte le occorrenze che contengono entrambe le parole chiave
332	Cos'è un cookie?	un contrassegno di riconoscimento inviato da un server web ad un browser
333	Quale dei seguenti è un indirizzo web corretto?	http://www.simone.it.
334	Quale dei seguenti comportamenti non viola la cd. Netiquette?	inviare mail contenenti un testo che sia conciso e curato
335	Che cosa si intende per spamming?	inviare messaggi di posta elettronica non richiesti o contenente messaggi pubblicitari
336	Come si chiamano le regole di buona educazione da seguire nelle comunicazioni via Internet?	Netiquette
337	Come deve essere composta una password perché garantisca la massima sicurezza?	almeno otto caratteri, possibilmente alfanumerici (sia lettere che numeri e simboli)
338	Cosa è una intranet?	una rete interna aziendale che utilizza gli stessi protocolli di comunicazione utilizzati per Internet
339	Cosa è un firewall?	un dispositivo hardware e software che protegge da intrusioni esterne una rete connessa ad Internet
340	Quale parte dell'indirizzo http://www.simone.it corrisponde al dominio:	.it
341	Cosa s'intende per struttura ad albero?	una particolare strutturazione logica dei dati
342	Cos'è un bit?	la più piccola quantità di informazione trasmissibile
343	Come si chiama la procedura che esegue copie di sicurezza dei dati conservati in un hard-disk?	Back-up
344	Come si rappresenta in binario il numero decimale 48?	110000

N.	Domanda	Risposta
345	Tutte le unità collegate esternamente all'unità centrale di un computer vengono genericamente chiamate:	unità periferiche
346	Il compito fondamentale del microprocessore è:	eseguire le istruzioni dei programmi
347	La frequenza dei cicli viene misurata in:	GigaHertz (MHz)
348	La velocità di reperimento dei dati, rispetto alla velocità di elaborazione è:	più lenta
349	Con il processo di formattazione l'hard disk viene suddiviso in:	tracce e settori
350	L'apparecchiatura per la lettura ottica di testi, immagini e fotografie si chiama:	scanner
351	Un laptop è:	un computer portatile
352	Cos'è un nodo?	un componente fondamentale sul quale convergono più linee di comunicazione
353	Che cosa si intende per USB?	è l'acronimo di Universal Serial Bus, un bus che permette di collegare diverse periferiche al computer
354	Cosa è una penna USB?	un dispositivo di archiviazione di massa di dimensioni particolarmente contenute
355	Cosa è un proxy?	un computer di gestione dei pacchetti di rete, che si interpone fra un server e un client
356	Che cosa si intende per LAN?	Local Area Network
357	Come si misurano le dimensioni di un monitor?	in pollici
358	Quale tra le seguenti non è una configurazione di rete locale?	a cavo dritto
359	Cosa è una batteria tampone?	una batteria alloggiata sulla scheda madre che permette di mantenere in memoria le informazioni riguardanti le funzioni base del computer
360	Cos'è l'hardware?	l'insieme degli elementi elettronici e meccanici che compongono il sistema di elaborazione
361	Cosa è la CPU?	la Central Processing Unit
362	Qual è la differenza tra la memoria ram e la memoria rom?	la prima è una memoria a cui l'utente può accedere, la seconda è una memoria alla quale l'utente non può accedere
363	Quale delle seguenti è una periferica di input?	lo scanner
364	L'acronimo RAM sta per?	Random Access Memory
365	Cosa si intende indicando che un processore è «a 32 bit»?	che accede in memoria ed elabora informazioni codificate con 32 bit
366	Cos'è il boot sector di un disco?	il settore su cui la macchina legge la prima sezione eseguibile del sistema operativo
367	Che cos'è un file?	un insieme di dati organizzati per gruppi logicamente omogenei
368	Che cos'è il «Keyboard Driver»?	il programma di gestione della tastiera
369	Che cos'è il driver?	ogni programma che permette il riconoscimento di periferiche aggiuntive da parte del sistema operativo
370	Che cos'è un browser?	un software che permette di visualizzare pagine Web
371	Cosa indica la sigla MP3?	uno standard di compressione audio
372	Cos'è un pacchetto?	un blocco di informazioni di grandezza prestabilita
373	A cosa serve un programma di backup?	ad effettuare copie di sicurezza di dati e programmi
374	Un virus informatico può infettare:	disco fisso e altre memorie scrivibili
375	Quale delle seguenti affermazioni è vera?	un messaggio di posta elettronica inviato con priorità alta impiegherà, per arrivare al destinatario, lo stesso tempo di un messaggio di posta elettronica inviato con priorità bassa
376	Quale dei seguenti è un formato di compressione file?	ZIP
377	Quale dei seguenti è un formato di file immagine?	TIFF
378	Quale dei seguenti è un formato di file audio?	MP3
379	Cosa prevede una licenza software cd. shareware?	l'utente licenziatario può utilizzare il programma liberamente, può farne copie e distribuirlo a terzi. Il programma è però concesso solo in prova e con funzionalità limitate. Per rimuovere i limiti occorre registrarsi corrispondendo un compenso all'autore
380	Che cosa è una GUI?	Graphic User Interface

N.	Domanda	Risposta
381	Cosa è necessario fare per accedere ad un sito protetto?	inserire la propria password e la propria login all'interno della form che appare in una pagina web
382	Quale delle seguenti operazioni aumenta il rischio di infettare il computer con un virus?	scaricare software non certificati
383	Cosa si intende per «forwardare» un messaggio di posta elettronica?	inviare un messaggio di posta elettronica appena ricevuto ad un destinatario diverso dal mittente
384	Cosa si intende per inviare un messaggio di posta elettronica in copia cd. silente (BCC)?	inviare un messaggio di posta elettronica a più destinatari, inserendo alcuni indirizzi nel campo BCC. In questo modo i destinatari inseriti in BCC non sono evidenti agli altri
385	Quali fra i seguenti programmi applicativi non è un browser?	Eudora
386	Quale tra i seguenti non è un sistema operativo?	Pascal
387	Quale dei seguenti non è un formato di file immagine?	AAC
388	Cos'è un programma oggetto?	è un programma compilato in un linguaggio direttamente interpretabile dalla macchina
389	Quando si parla di routine all'interno di un programma si tratta di:	una porzione di programma costituita da una serie di istruzioni che eseguono una determinata operazione o risolvono un determinato problema
390	Cosa è la compilazione di un programma?	è la traduzione, effettuata da un programma chiamato compilatore, delle istruzioni di un programma scritto in un determinato linguaggio (il cd. codice sorgente) in istruzioni di un altro linguaggio (il cd. codice oggetto)
391	Il sistema operativo risiede:	una parte in memoria centrale ed una parte in memoria di massa
392	Una struttura logica dei dati è:	la struttura che assumono i dati in fase di programmazione
393	La struttura fisica dei dati è:	la struttura che assumono i dati in memoria
394	Cosa è un diagramma di flusso?	la rappresentazione grafica di un algoritmo
395	Cos'è il software?	una serie di metodologie secondo le quali si utilizza l'elaboratore
396	Cosa è un loop?	un ciclo che si ripete all'interno di un programma finché non si verificano alcune condizioni
397	Dove risiede un programma di utilità?	in memoria di massa
398	Cosa si intende per database?	un insieme di dati logicamente connessi tra loro
399	Cos'è un programma?	un insieme di istruzioni per risolvere un problema
400	Individuare tra i seguenti termini, quello che non si riferisce al software:	porta di I/O
401	Quale dei seguenti programmi è scritto in linguaggio simbolico?	programma sorgente
402	Quale è il linguaggio utilizzato per la creazione di pagine web?	HTML
403	Quale dei seguenti è un sistema operativo open source?	Linux
404	Con quale termine si indica il software, scaricabile gratuitamente da Internet, che può essere utilizzato solo per un periodo limitato o con funzioni limitate?	Shareware
405	Quale delle seguenti è un'estensione di un file immagine?	.gif
406	Quale delle seguenti è un'estensione di un file audio?	.wav
407	Chi è l'autore della Psicologia del bambino o pedagogia sperimentale?	Claparède
408	Chi creò il metodo dei progetti?	Kilpatrick
409	Chi è l'autore dei Principi di educazione dell'uomo?	Froebel
410	Per Piaget lo stadio preoperatorio appare e matura:	dai 18 mesi ai 6 anni
411	Cosa sono le attitudini?	requisiti necessari all'esecuzione di un'attività
412	Su quanti tipi di apprendimento è costruita la tassonomia di Gagnè (1965)?	otto
413	L'interdisciplinarietà è:	il rapporto interattivo tra varie discipline
414	La tiflopedagogia:	è una branca della pedagogia speciale
415	Chi pronunciò nel 1900, all'Accademia dei Lincei, un famoso intervento su Il concetto scientifico della pedagogia?	Gentile
416	Chi stabilì una gerarchia delle conoscenze secondo una scala teorica che partiva dalla biologia per giungere alla filosofia?	Hessen
417	Quale esponente dell'illuminismo sosteneva che «l'uomo è come una statua» capace di apprendere attraverso lo svolgimento delle dinamiche sensoriali?	Condillac
418	In che anno è nata la nuova Associazione Pedagogica Italiana?	1950
419	In quale paese europeo si sviluppò il movimento pedagogico denominato filantropismo?	Germania

N.	Domanda	Risposta
420	L'apprendimento in cui il dato conoscitivo risulta ben distinto da eventuali elementi sbagliati o indesiderabili si dice:	apprendimento per impressione
421	Come viene definita la dottrina o teoria dei valori?	assiologia
422	La psicologia è una scienza che studia il comportamento inteso come:	espressione della personalità
423	Cosa s'intende in psicologia per desiderabilità sociale?	il bisogno di offrire un'immagine positiva e socialmente accettabile di sé
424	Quale dei seguenti costituisce un metodo d'indagine della psicologia?	metodo sperimentale
425	Analogamente a quanto accade per gli alcolisti anonimi, esiste un modo di trattare i disturbi emotivi con tecniche di gruppo denominato emotivi anonimi. Che tipo di problemi hanno queste per	sone?
426	È vero che uno stato di malessere organico influisce sulla psiche?	sì, ma soltanto quando l'individuo presenta anche disturbi psichici
427	Cosa studiano i teorici S-R?	i comportamenti intesi come rapporto tra stimoli e risposte
428	Il rinforzo positivo consiste:	in una ricompensa che aumenta la frequenza di emissione di una risposta
429	In cosa consiste il trattamento psicologico dei capricci infantili?	nel non erogare alcuna attenzione ai bambini che attuano comportamenti disadattivi per evitare di rinforzarli
430	Secondo i behavioristi i disturbi del comportamento:	sono appresi, cioè determinati dal rapporto tra individuo e ambiente
431	Quale tecnica viene utilizzata dai behavioristi nel trattamento dei disturbi comportamentali?	la desensibilizzazione sistematica
432	In cosa consiste l'assimilazione delle norme?	nel modellare i propri impulsi secondo le esigenze ambientali
433	Cosa s'intende in psicologia per «seconda nascita»?	l'entrata del bambino nell'età dell'adolescenza
434	La collera è:	un'emozione sana e necessaria, a patto di mantenerla sotto controllo
435	Secondo la teoria organismica di Goldstein, l'organismo:	è ben più della somma delle parti che lo costituiscono
436	La formazione della personalità è determinata:	dall'interazione dinamica fra ereditarietà e ambiente
437	Cos'è l'analisi bioenergetica?	un metodo per riattivare la circolazione dell'energia bloccata da conflitti psicologici irrisolti
438	Cos'è la personalità di base?	il carattere nazionale di un popolo, ossia l'insieme delle esperienze e delle modalità di vita dei gruppi
439	Cosa sono il temperamento e il carattere?	il temperamento si riferisce ai fattori emotivi e costituzionali della persona, il carattere riguarda i fattori volitivi
440	Che tipo di personalità ha un soggetto psicopatico?	antisociale
441	La coscienza può essere definita come:	consapevolezza delle proprie azioni e delle motivazioni sottostanti
442	Nella teoria psicoanalitica l'inconscio è un complesso dinamico di:	esperienze rimosse
443	Quante volte si sogna durante la notte?	al massimo una o due volte
444	Cos'è l'onirismo?	uno stato di disorientamento accompagnato da allucinazioni
445	Qual è il più elementare fenomeno psichico?	la sensazione
446	Cos'è l'attenzione?	un processo di selezione delle percezioni
447	Cos'è l'immaginazione?	l'elaborazione delle caratteristiche degli oggetti così come le abbiamo percepite
448	Cos'è l'intuizione?	la comprensione improvvisa della soluzione di un problema
449	Cos'è la depressione?	un'alterazione dell'umore verso una tristezza profonda
450	Il ragionamento si dice deduttivo quando:	partendo da determinate premesse, mediante l'analisi e l'astrazione, giunge a una conclusione logica
451	Quale di questi fattori ostacola il pensiero produttivo?	la rigidità percettiva e cognitiva
452	Cos'è il capro espiatorio?	una vittima di pregiudizi sociali
453	Quali sono le emozioni primarie riscontrabili nel neonato?	amore, paura, ira
454	Quale dei seguenti fattori contribuisce al costituirsi della sicurezza di sé?	lo sviluppo emotivo-affettivo
455	Il bisogno materno è determinato:	esclusivamente da fattori innati
456	Quale dei seguenti termini indica un meccanismo di difesa?	rimozione
457	Quale termine viene utilizzato nel linguaggio scientifico per indicare la psicologia della forma?	Gestalt

N.	Domanda	Risposta
458	Cosa s'intende per pensiero divergente?	la capacità di fornire risposte diverse ad un unico problema
459	Quale delle seguenti affermazioni non rientra nei presupposti dell'attivismo?	la scuola del lavoro, per quanto valida, non potrà mai sostituire la scuola dello studio
460	Cosa indica il termine insight?	una comprensione immediata
461	Cosa s'intende per condizionamento operante?	un comportamento attivo
462	Chi gettò le basi della psicologia cognitiva?	Piaget
463	Quanti sono gli stadi dello sviluppo dell'intelligenza distinti da Piaget?	quattro
464	Cosa s'intende per periodo di latenza?	la fase che precede la pubertà
465	Qual è il tema centrale delle teorie di René Spitz e dei quattro stadi da lui individuati?	la relazione oggettuale
466	Quale pediatra e terapeuta per l'infanzia parla di spazio transizionale?	Winnicott
467	Quale dei seguenti non rientra tra i fattori ereditari che influenzano lo sviluppo psichico di un individuo?	le influenze familiari
468	Quale delle seguenti viene considerata la prima crisi evolutiva di un individuo?	la fase dello svezzamento
469	Cos'è la dominanza laterale?	la preminenza di organi o di arti situati in una determinata parte (destra o sinistra) del corpo
470	Cos'è lo schema corporeo?	la rappresentazione mentale del nostro corpo
471	Qual è il periodo della vita in cui si colloca la fase orale?	dalla nascita a un anno e mezzo
472	Come viene definita in psicologia una reazione affettiva prodotta da uno stimolo ambientale?	emozione
473	Che cosa s'intende per folk psychology?	le credenze che ciascuno segue per interpretare il comportamento proprio e quello altrui
474	Uno stimolo è sempre:	un'informazione
475	Quale studioso si è occupato in particolare della pluralità delle intelligenze?	Gardner
476	Come è definito il processo che si attua quando il comportamento di un soggetto che osserva si modifica in relazione al comportamento di un altro soggetto che funge da modello?	modellamento
477	Di quale funzione è responsabile l'area di Broca?	linguaggio
478	Su quale attività mentale compì i propri studi Hermann Ebbinghaus?	memoria
479	Quale di questi autori parlò di inconscio collettivo?	Jung
480	Come è definita, nella teoria di Freud, la struttura della psiche che rappresenta la parte più razionale?	Io
481	Che cosa s'intende per condizionamento classico?	apprendimento per cui uno stimolo neutro produce la risposta causata originariamente dallo stimolo condizionato
482	Come si definiscono le unità di base del linguaggio?	fonemi
483	Secondo gli psicologi della Gestalt la strutturazione percettiva dipende:	da processi mentali innati
484	Quale noto psicologo americano ha messo in rilievo l'importanza dell'empatia nella relazione di aiuto fra terapeuta e paziente?	Rogers
485	Il flooding («inondamento») è una tecnica psicoterapeutica:	tesa a bloccare il meccanismo di mantenimento delle fobie rappresentato dal comportamento di esitamento
486	Cosa sono le motivazioni primarie?	impulsi di carattere fisiologico
487	Cosa s'intende in psicologia per linguaggio olofrastico?	linguaggio in cui la singola parola funziona come frase intera
488	Cosa s'intende per differenziale semantico?	tecnica di valutazione psicologica
489	Quale psicologo contemporaneo ha parlato di intelligenza emotiva?	Goleman
490	Cosa s'intende per aprassia ideativa?	incapacità di formulare o di evocare dalla memoria un progetto d'azione
491	Come è definito in sociologia il passaggio di un individuo o di un gruppo da una posizione sociale ad un'altra?	mobilità sociale
492	Di quale religione si occupa Weber nei suoi studi sul capitalismo?	calvinismo
493	Quale aspetto sociale riguarda la teoria dell'etichettamento?	la devianza
494	Come è definito, in un gruppo di lavoro, il totale assoggettamento dei suoi membri alla volontà del leader?	iperconformismo
495	Quale studioso eseguì ricerche sulle cause sociali dei suicidi, riconoscendone le radici nella mancanza di coesione sociale?	Durkheim
496	Chi formulò la teoria dell'azione sociale?	Parsons
497	Qual è il più antico metodo di ricerca sociologica?	l'osservazione
498	Quale tipo di indagine richiede un rapporto diretto tra il ricercatore e il soggetto in esame?	intervista
499	Quale aspetto del comportamento sociale rilevavano gli esperimenti di Milgram?	l'obbedienza all'autorità
500	Quale studioso fornisce la più classica definizione delle élite, i gruppi di individui che in una società detengono il potere?	Pareto

N.	Domanda	Risposta
501	Cos'è il Welfare State?	l'adozione da parte dello Stato di una politica economica volta ad attenuare le disuguaglianze
502	Chi sostenne che qualunque forma di governo è oligarchica, perché c'è sempre una maggioranza che domina una minoranza?	Mosca
503	Per quale teoria è noto lo psicologo sociale Kurt Lewin?	teoria del campo
504	In quale paese nacque l'antropologia?	Inghilterra
505	Alle idee di quale scienziato si ispira la teoria degli stadi di sviluppo di Herbert Spencer?	Darwin
506	Quali sono le due categorie fondamentali dell'analisi di Tönnies?	comunità e società