

N.	Domanda	A	B	C	D
1	Quale formula esprime la legge di dilatazione volumica dei corpi?	$V = V_1 (k + 2t)$	$V_t = V_1 (k + 1t)$	$V_t = V_0 (1 + kt)$	$V_t = V_0 \cdot kL$
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	attrito radente	attrito interno	attrito del mezzo
3	Chi enunciò il principio della conservazione della massa e dell'energia?	Newton	Faraday	Avogadro	Einstein
4	Come si definisce la durata di un'oscillazione completa del pendolo?	periodo	angolo di apertura	ampiezza	frequenza
5	Qual è l'unità di misura della massa nel Sistema Internazionale?	il grammo	il metro	il chilogrammo	la candela
6	Un corpo galleggia quando:	la sua densità è maggiore di quella del liquido in cui viene immerso	la sua densità è minore di quella del liquido in cui viene immerso	la sua temperatura è uguale a quella del liquido in cui viene immerso	il suo peso è maggiore di quello del liquido spostato
7	Come è definita la parte della meccanica che studia le condizioni di equilibrio dei corpi?	nessuna delle precedenti	dinamica	cinematica	statica
8	Cosa rappresenta il joule nel Sistema Internazionale?	l'unità di misura della pressione	l'unità di misura del lavoro	l'unità di misura della capacità elettrica	l'unità di misura della forza
9	Come si definisce il moto di un corpo che, durante il movimento, si mantiene sempre parallelo a sé stesso?	moto rotatorio	moto angolare	moto traslatorio	moto roto-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	moto armonico	moto uniforme	moto progressivo
11	Il principio di azione e reazione, in base al quale ad ogni azione corrisponde una reazione uguale e contraria, è noto anche come:	primo principio della dinamica	principio di inerzia	terzo principio della dinamica	secondo principio della dinamica
12	Cosa indica la direzione di una grandezza vettoriale?	il senso in cui agisce il vettore	la retta lungo la quale agisce la grandezza	il numero che esprime la frequenza della grandezza	il numero che esprime l'intensità della 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?	interferenza	diffrazione	rifrazione	riflessione
14	Quanto pesa un litro d'aria a 1 atm e a 0 °C?	circa 1,293 g	circa 3,474 g	circa 3,576 kg	non ha peso
15	La capacità di un condensatore elettrico è:	inversamente proporzionale alla sua superficie	inversamente proporzionale alla costante dielettrica del mezzo coibente interposto tra le armature	inversamente proporzionale alla massa delle armature	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	diventa nove volte più piccolo	triplica anch'esso	diventa nove volte più grande
17	Quale delle seguenti affermazioni è vera?	volumi uguali di gas diversi, nelle stesse condizioni di temperatura e di pressione, non contengono mai lo stesso numero di molecole	nei gas, all'aumentare della temperatura, le dimensioni degli spazi intermolecolari diminuiscono	il diverso grado di coesione delle sostanze dipende dalla distanza delle loro molecole	le molecole dei corpi sono in continuo movimento e le loro velocità sono maggiori nei liquidi che nei gas
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	non c'è alcuna differenza	le prime sono radiazioni invisibili, mentre le seconde sono visibili	le prime sono radiazioni visibili, mentre le seconde sono invisibili
19	Cosa sono i corpi opachi?	corpi illuminati che si lasciano attraversare dalla luce	corpi illuminati che non si lasciano attraversare dalla luce	corpi che emettono luce propria per luminescenza	corpi che emettono luce propria per incandescenza

N.	Domanda	A	B	C	D
20	Cos'è la dinamo?	una macchina in grado di ionizzare l'aria	una macchina elettrica che serve per produrre corrente alternata	un apparecchio che serve a produrre scariche o correnti oscillatorie ad altissima frequenza	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	soprafusione	solidificazione	fusione
22	Cosa accade se si versa un liquido pesante in due vasi comunicanti?	il liquido raggiunge il livello più elevato nel recipiente di dimensioni maggiori	il liquido raggiunge lo stesso livello in entrambi i vasi	il liquido raggiunge il livello più elevato nel recipiente di dimensioni minori	il liquido occupa soltanto il tubo di comunicazione tra i due recipienti
23	La solubilità di una sostanza:	cresce all'aumentare della temperatura	è indipendente dalla concentrazione alla quale la soluzione diventa satura	è assolutamente indipendente dalla temperatura della sostanza	cresce al diminuire della temperatura
24	La capacità elettrica si misura in:	farad	coulomb	ohm	watt
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	induzione elettromagnetica	induzione di gravità	autoinduzione
26	Le cassette di resistenza vengono utilizzate per:	collegare tra loro due o più conduttori in maniera che formino un circuito poligonale	misurare precisamente la resistenza di circuiti elettrici o conduttori	collegare in parallelo due o più conduttori	collegare in serie due o più conduttori
27	Una forza applicata a un corpo compie un lavoro quando:	la direzione della forza e quella dello spostamento sono tra loro parallele	pur in presenza di un notevole spostamento, non si verifica alcun trasferimento di energia	il punto di applicazione della forza subisce uno spostamento	il punto di applicazione della forza, pur subendo pressioni notevoli, non subisce alcuno 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 al quadrato della loro distanza	direttamente proporzionale alle loro masse e inversamente proporzionale al quadrato della loro distanza	inversamente proporzionale alle loro masse e al quadrato della loro distanza	inversamente proporzionale alle loro masse e direttamente proporzionale al cubo della loro distanza
29	Cosa s'intende per densità di un corpo relativa all'acqua?	il rapporto esistente tra la densità assoluta e quella relativa del corpo	il rapporto esistente tra la temperatura del corpo e il suo peso specifico espresso in litri	il rapporto esistente tra la massa del corpo e il suo volume	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 longitudinali	onde trasversali	onde sinusoidali	onde stazionarie
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 sferici	specchi piani	specchi parabolici	specchi cilindrici
32	Quanti sono i colori fondamentali che compongono la luce bianca solare?	otto	dieci	nove	sette
33	Cosa s'intende per potere emissivo di un corpo?	la quantità di energia luminosa emessa dal corpo quando raggiunge una determinata temperatura	il rapporto tra la quantità di luce assorbita dal corpo e la quantità di luce che arriva su di esso	la quantità di energia luminosa che un corpo assorbe quando raggiunge una temperatura superiore a quella che gli permetterebbe di emettere uno spettro continuo	lo spettro discontinuo prodotto dalle luci emesse da un gas incandescente
34	Che differenza può essere stabilita tra corpi liquidi e corpi gassosi?	i gas sono comprimibili, mentre i liquidi no	i gas hanno un volume proprio, mentre i liquidi tendono ad espandersi	i liquidi sono comprimibili, mentre i gas no	i liquidi fanno parte dei fluidi, mentre i gas 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	l'energia potenziale posseduta dal corpo	l'energia posizionale posseduta dal corpo	l'energia pari al lavoro necessario per sollevare il corpo

N.	Domanda	A	B	C	D
36	Cosa indica la sensibilità di una bilancia?	la sua attitudine ad essere utilizzata come bilancia di precisione	il tempo minimo indispensabile perché essa si porti in posizione di equilibrio	il massimo peso che essa può misurare	il peso minimo che essa è capace di risentire
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?	assumono entrambi la stessa accelerazione	quello che si mette in movimento per primo	quello di massa maggiore	quello di massa minore
38	Quali suoni sono percepibili dall'orecchio umano?	quelli di frequenza compresa tra gli 8 e gli 8.000 hertz	tutti quelli di cui sia possibile misurare la frequenza	quelli di frequenza compresa tra i 10 e i 10.000 hertz	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?	acutezza	intensità	lunghezza d'onda	timbro
40	Chi fu il primo studioso di fisica ad escogitare un metodo utile per la misurazione della pressione atmosferica?	James Jurin	Blaise Pascal	Simone Stevino	Evangelista Torricelli
41	Come si definisce il difetto oculare che non permette di percepire esattamente i colori?	presbiopia	astigmatismo	daltonismo	ipermetropia
42	Che differenza c'è tra lenti convergenti e lenti divergenti?	le convergenti sono più spesse ai bordi, mentre le divergenti sono più spesse al centro	le convergenti producono immagini virtuali, mentre le divergenti determinano immagini reali	con le convergenti i raggi rifratti si allontanano dall'asse ottico, mentre con le divergenti si avvicinano ad esso	le convergenti sono più spesse al centro, mentre le divergenti sono più spesse ai bordi
43	Cos'è il dinamometro?	uno strumento per la rilevazione di segnali elettrici variabili nel tempo	uno strumento usato per misurare l'intensità della corrente circolante in un circuito	un contatore in grado di rilevare il passaggio di particelle	uno strumento per la misurazione statica delle forze
44	Quale grandezza si misura in tesla?	l'induzione magnetica	il flusso magnetico	il flusso luminoso	l'illuminamento
45	Come si definisce il passaggio diretto di un corpo dallo stato solido a quello gassoso, e viceversa?	vaporizzazione	sublimazione	liquefazione	fusione
46	Quale dei seguenti strumenti viene utilizzato per la rilevazione e il conteggio di particelle cariche?	contatore di Geiger-Müller	elettromotore	oscilloscopio	calorimetro
47	Cos'è il ciclotrone?	un acceleratore di particelle	uno strumento che registra le variazioni di pressione atmosferica nel tempo	uno strumento adoperato per rilevare la diffrazione della luce	un orologio atomico
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?	trasmutazione elettronucleare	fissione nucleare	accelerazione nucleare	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:	seconda legge di Keplero	prima legge di Keplero	terza legge di Keplero	nessuna delle precedenti
50	Nella tavola periodica gli elementi appartenenti allo stesso periodo:	hanno tutti le stesse dimensioni atomiche	hanno gli elettroni più esterni nello stesso livello energetico	assumono tutti lo stesso stato di ossidazione	hanno tutti lo stesso numero di elettroni sul livello elettronico più esterno
51	La polarità di un legame covalente è determinata:	dalla differenza di elettronegatività esistente tra i due atomi coinvolti nel legame	dalla dimensione dei due atomi coinvolti nel legame	dal numero di legami che si instaurano tra i due atomi	dal numero di atomi coinvolti nel legame
52	Quante moli di acqua hanno la stessa massa di cinque moli di acido cloridrico?	182,25	36,45	10,12	18
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	HNO ₃ NH ₃ N ₂ H ₄ N ₂ N ₂ O ₃	NH ₃ N ₂ N ₂ O ₃ N ₂ H ₄ HNO ₃	N ₂ NH ₃ N ₂ H ₄ N ₂ O ₃ HNO ₃

N.	Domanda	A	B	C	D
54	Alcuni metalli determinano lo sviluppo di idrogeno gassoso da soluzioni di specie acide. Questo fenomeno è dovuto:	alle proprietà acide dello ione H_3O^+	all'ossidazione del metallo a spese dello ione H_3O^+	alla reazione acido-base tra il metallo e lo ione H_3O^+	alla riduzione del metallo a spese dello ione H_3O^+
55	Quale volume di acqua è necessario aggiungere ad un litro di soluzione di acido cloridrico a $pH = 2$ per ottenere una soluzione a $pH = 3$?	10 litri	2 litri	9 litri	1 litro
56	La formula dell'acido ortofosforico è:	$H_4P_2O_7$	H_3PO_4	H_3PO_2	HPO_3
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 $25\text{ }^\circ\text{C}$?	le pressioni esercitate stanno tra loro nel rapporto dei pesi molecolari	l'ossigeno esercita una pressione maggiore	le due pressioni sono uguali	l'ossigeno esercita una pressione minore
58	Il fosforo P appartiene al quinto gruppo e al terzo periodo; pertanto la sua configurazione elettronica è:	$1s^2 2s^2 2p^3$	non si può stabilire in base alle informazioni fornite	$1s^2 2s^2 2p^5$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$
59	Cosa s'intende per composto organico?	qualsiasi molecola dotata di uno scheletro carbonioso	qualsiasi composto del carbonio	qualsiasi composto che faccia parte di un organismo vivente	tutte le molecole derivate dagli idrocarburi
60	Qual è il nome della molecola la cui formula è $CH_3C(CH_3)_2CH(CH_3)CH_3$?	2,3-trimetilbutano	2,3,3-trimetilbutano	2,2,3-trimetilbutano	1,1,1,2-tetrametilpropano
61	L'alluminio è un metallo appartenente al terzo periodo e al terzo gruppo del sistema periodico. Qual è la formula del suo ossido?	AlO	AlO_2	AlO_3	Al_2O_3
62	Quale di queste soluzioni non ha pH neutro?	acqua distillata	una soluzione di $CaCl_2$	una soluzione di $NaNO_3$	una soluzione di Na_2CO_3
63	Nella molecola O_2 i due atomi di ossigeno formano:	due legami covalenti: uno di tipo s e uno di tipo p	un legame covalente semplice	due legami covalenti di tipo p	due legami covalenti di tipo s
64	Se due soluzioni hanno lo stesso valore di pH si può sicuramente affermare che:	contengono la stessa concentrazione di acidi	contengono la stessa concentrazione di ioni H_3O^+ liberi	contengono la stessa concentrazione di basi	contengono gli stessi soluti alla stessa concentrazione
65	Nella tavola periodica l'elettronegatività:	aumenta da destra verso sinistra lungo i periodi	resta invariata spostandosi lungo i periodi	aumenta dal basso verso l'alto lungo i gruppi	aumenta da sinistra verso destra lungo i periodi
66	Vengono definite reazioni di ossidoriduzione le trasformazioni chimiche in cui:	si verificano trasferimenti di protoni tra i reagenti	si verificano fenomeni di riduzione	si verificano trasferimenti di elettroni tra i reagenti	si verificano fenomeni di ossidazione
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 $0\text{ }^\circ\text{C}$ e alla pressione di 1 atmosfera, il suo volume è pari a:	44,8 litri	89,6 litri	22,4 litri	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?	$NaNO_2$	Na_2NO_3	$NaNO_3$	Na_2NO_2
69	I glucidi sono composti costituiti da:	C, H, N	C, H, N, O	C, H, P	C, H, O
70	Quale dei seguenti composti è un'aldeide?	propanolo	anilina	acetilene	butanale
71	La concentrazione molale (M) di una soluzione esprime:	il numero di moli di soluto contenute in 1 chilogrammo di soluzione	il numero di moli di soluto contenute in 1 chilogrammo di solvente	il numero di moli di soluto contenute in 1 litro di solvente	il numero di moli di soluto contenute in 1 litro di soluzione
72	Le reazioni spontanee:	sono fortemente esotermiche	sono sempre caratterizzate da una variazione di energia libera negativa	sono sempre caratterizzate da un'elevata velocità	hanno sempre valori elevati della costante di equilibrio
73	L'amido è un polisaccaride che per idrolisi forma:	glucosio e galattosio	glicerolo	glucosio	cellulosa
74	Qual è la formula del bisolfato di potassio?	$K_2S_2O_3$	$KHSO_4$	K_2SO_3	K_2SO_4
75	Il numero atomico Z di un elemento indica:	la somma del numero dei protoni e dei neutroni del nucleo	la somma del numero dei protoni del nucleo e del numero di elettroni	il numero degli elettroni dell'atomo	il numero dei protoni del nucleo

N.	Domanda	A	B	C	D
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, Cl, Si	Na, Si, Cl	Cl, Na, Si	Si, Na, Cl
77	Qual è la denominazione IUPAC della glicerina (la cui formula è CH ₂ OH - CHOH - CH ₂ OH)?	1,2,3-propanolo	1,2,3-propantriolo	propantriolo	1,2,3-tripropanolo
78	Quale delle seguenti proprietà dell'atomo può essere messa in relazione con il carattere metallico dell'elemento?	l'energia di ionizzazione	la massa atomica	il numero di massa	il numero atomico
79	Secondo la definizione di Bronsted, una base è un composto in grado di:	cedere ioni H ⁺ ad un acido	acquistare ioni H ⁺ da un acido	cedere ioni OH ⁻	acquistare ioni OH ⁻
80	Il colesterolo è:	un idrocarburo	uno sterioide	un alcano	un alchene
81	In una reazione di ossidoriduzione l'elemento che aumenta il proprio numero di ossidazione:	ha il potenziale standard di riduzione positivo	si riduce	è il riducente	è l'ossidante
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 del solvente	il numero di moli di soluto e i grammi di soluzione	il numero di moli di soluto e il numero di moli totali	il numero di moli di soluto e i grammi di solvente
83	Due isotopi dello stesso elemento differiscono tra loro:	per il tipo di composti che formano	per il numero di elettroni	per la configurazione elettronica	per il numero di neutroni contenuti nel nucleo
84	Il numero di ossidazione dello zolfo nell'acido tiosolfurico è:	2	6	3	4
85	La molecola di formula CH ₃ CH ₂ - CO - CH ₂ CH ₃ è:	un alcool	un chetone	un estere	un etere
86	L'etanolo è solubile in iso-ottano perché:	a temperatura ambiente e pressione normale l'iso-ottano è gassoso e l'etanolo è liquido	fra le due molecole si stabiliscono legami idrogeno e legami apolari deboli	fra le due molecole si stabiliscono legami idrogeno	fra le due molecole si stabiliscono legami apolari deboli
87	Un valore negativo della variazione di energia libera indica che la reazione è:	endotermica	molto veloce	esotermica	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:	10 l	100 l	2 l	1.000 l
89	Una soluzione tampone è caratterizzata da:	una pressione osmotica identica a quella del sangue	la capacità di mantenere costante, entro certi limiti, il pH	una pressione osmotica nota e costante	una concentrazione fisiologica di glucosio
90	L'energia totale di un sistema isolato:	tende sempre a diminuire	è costante	aumenta sempre se aumenta la pressione	tende sempre ad aumentare
91	Quale delle seguenti affermazioni relative al calcio non è corretta?	il calcio è un metallo alcalino	il simbolo del calcio è Ca	il calcio è un elemento del II gruppo del sistema periodico	il calcio appartiene, con il bario, allo stesso gruppo del sistema periodico
92	Indicare l'affermazione corretta:	una molecola di O ₂ pesa 32 g	una molecola di O ₂ occupa 22,414 l in condizioni standard	una mole di O ₂ pesa 32 g	una molecola di O ₂ pesa 16 g
93	Nella molecola H ₂ i due atomi sono uniti da un legame:	ionico	dativo	a ponte di idrogeno	covalente
94	In una reazione di neutralizzazione si ha sempre che:	una mole di base reagisce con una mole di acido	la concentrazione finale degli ioni idrogeno è nulla	un grammo di base reagisce con un grammo di acido	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?	32	2	18	8
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	0,1 M	1 M	1 m
97	Per un gas ideale, a temperatura costante:	raddoppiando la pressione, si raddoppia il volume	aumentando il volume, la pressione resta costante	dimezzando la pressione, il volume si quadruplica	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:	13	27	40	26

N.	Domanda	A	B	C	D
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:	96	98	82	66
100	Quale delle seguenti sequenze è ordinata secondo numeri di ossidazione crescenti per l'azoto?	HNO ₃ HNO ₂ N ₂ O ₄	N ₂ O ₄ HNO ₃ HNO ₂	N ₂ H ₄ NO HNO ₂	HNO ₃ N ₂ O ₄ HNO ₂
101	Che tipo di ibridazione degli orbitali presentano gli atomi di C nell'etere dimetilico?	sp ²	sp ³ d ²	sp	sp ³
102	Quale delle seguenti reazioni porta alla formazione di ammidi?	ammoniaca + acido carbossilico	ammoniaca + aldeide	ammoniaca + alogenoalcano	chetone + alcool
103	Mediante una reazione di deidrogenazione da un alcool secondario si ottiene:	un alchene	un'ammido	un'aldeide	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	sostituzione elettrofila	addizione nucleofila	sostituzione nucleofila
105	Indicare in quale dei seguenti composti è contenuto il maggior numero di atomi di ossigeno:	alcool bivalente	etere semplice	acido bicarbossilico	alcool trivalente
106	Una soluzione acquosa non satura di glucosio rappresenta un esempio di:	individuo chimico	sistema omogeneo	emulsione	sospensione
107	Negli ossiacidi inorganici:	gli atomi di idrogeno acidi presentano legami ionici con gli atomi di ossigeno	gli atomi di idrogeno acidi sono legati in modo covalente agli atomi di ossigeno	gli atomi di idrogeno acidi sono legati sempre all'atomo centrale	il legame tra idrogeno e ossigeno è un legame a ponte di idrogeno
108	Quanti grammi pesano 11,2 litri di CH ₄ in condizioni standard?	4 g	8 g	11 g	10 g
109	Due atomi di carbonio asimmetrici sono entrambi:	legati agli stessi raggruppamenti	ibridati sp	ibridati sp ³	appartenenti alla serie stereochimica D
110	Nella molecola di un amminoacido sono contenute almeno le seguenti specie atomiche:	carbonio, idrogeno, azoto e ossigeno	carbonio e azoto	carbonio, idrogeno e azoto	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?	7	5	6	4
112	Quale delle seguenti sostanze si scioglie meglio in acqua?	un grasso neutro	l'etere dietilico	la benzina	il solfato di potassio
113	Un catalizzatore ha sempre l'effetto di:	aumentare la velocità di reazione	aumentare il rendimento di reazione	provocare reazioni non spontanee	spostare l'equilibrio di reazione verso i prodotti
114	A quale volume bisogna diluire 10 ml di HCl 8 M per ottenere HCl 0,4 M?	400 ml	200 ml	80 ml	40 ml
115	Se il metano viene trattato con cloro sotto luce ultravioletta, si formano, uno dopo l'altro, i prodotti: monochlorometano, diclorometano, trichlorometano (o cloroformio), tetrachlorometano (o tetrachloruro 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'infiamma più facilmente del cloroformio	il tetrachloruro di carbonio è il prodotto meno tossico tra quelli elencati	il metano non è infiammabile	il cloroformio s'infiamma più facilmente del monochlorometano
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:	12	maggiore di 7	minore di 7	neutro
117	Ossigeno e zolfo:	appartengono entrambi al sesto gruppo del sistema periodico	posseggono lo stesso numero di neutroni nel nucleo	posseggono lo stesso numero di elettroni	sono entrambi metalli
118	Il numero di ossidazione del manganese nel composto HMnO ₄ è:	8	7	-7	-8
119	Nell'anidride perclorica il cloro assume numero di ossidazione:	5	3	1	7
120	Nel composto NaCl il legame tra sodio e cloro è:	covalente polare	dativo	ionico	covalente puro

N.	Domanda	A	B	C	D
121	Quale delle seguenti caratteristiche è comune al benzene e all'etene?	l'ibridazione sp ²	la struttura tetraedrica	la capacità di dare facilmente reazioni di addizione	la scarsa reattività
122	Quale dei seguenti composti possiede nella molecola più atomi di ossigeno?	diidrossichetone	alcol terziario monofunzionale	glicole	alcol primario monofunzionale
123	L'unità di misura della costante di equilibrio di una reazione:	dipende dai valori dei coefficienti di reazione	è sempre un numero puro, cioè la costante è sempre adimensionale	è sempre litri / moli	è sempre moli / litri
124	Indicare l'affermazione errata:	lo ione fluoruro è la base coniugata di HF	HCOOH è l'acido coniugato della base formiato	lo ione carbonato è la base coniugata dello ione idrogenocarbonato	lo ione solfato è la base coniugata dell'acido solforico
125	Quale delle seguenti sostanze è un omopolimero (formato da monomeri uguali tra loro)?	emoglobina	DNA	RNA	glicogeno
126	Il legame covalente è polarizzato quando:	si stabilisce tra atomi con differente elettronegatività	richiede la compartecipazione di tre coppie elettroniche	richiede la compartecipazione di due coppie elettroniche	si stabilisce tra atomi uguali
127	Il valore massimo del numero di ossidazione del cloro è:	1	0	-1	7
128	Il cicloesano:	ha struttura non planare	possiede atomi di C ibridati sp	è costituito da 6 atomi di C e 6 atomi di H	presenta carattere aromatico
129	L'acetone e il propanale:	sono antipodi ottici	hanno entrambi forte carattere basico	possiedono entrambi un gruppo carbonilico	hanno entrambi forte carattere acido
130	Un atomo di carbonio viene definito secondario quando:	è ibridato sp ²	è legato ad altri due atomi di carbonio	fa parte della molecola di un'ammina secondaria	è il secondo della catena carboniosa
131	L'attività ottica è dovuta alla presenza nella molecola di:	un triplo legame	due gruppi funzionali diversi	un doppio legame	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?	aggiungere A	diminuire A	aumentare la pressione	aggiungere B
133	Il numero di massa di un atomo è 27; il numero atomico è 13; i neutroni contenuti nel nucleo sono:	14	20	13	8
134	La differenza fra gli isotopi 18 e 16 dell'ossigeno consiste nel fatto che:	il primo possiede due protoni in meno	il primo possiede due neutroni in più	il primo possiede due protoni in più	il secondo possiede due neutroni in più
135	Il numero di ossidazione dell'ossigeno nell'acqua ossigenata (H ₂ O ₂) è:	0	-2	0,5	-1
136	In genere un composto inorganico a carattere riducente contiene:	uno o più elementi a numero di ossidazione piuttosto elevato	carattere acido	numerosi atomi di ossigeno	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:	30	28	18	10
138	L'idrolisi dei trigliceridi in ambiente basico conduce a:	amminoacidi	aldeidi e chetoni	glicerolo e saponi	glicerolo ed altri alcoli
139	L'affinità elettronica:	è maggiore nel fluoro che nell'ossigeno	è maggiore nel fosforo che nell'azoto	è maggiore nel potassio che nel litio	è minore nel carbonio che nel litio
140	Una soluzione acquosa 0,0001 M di un acido debole presenta una concentrazione di ioni idronio:	10 ⁻³ M	minore di 10 ⁻⁴ M	maggiore di 10 ⁻² M	10 ⁻⁴ M
141	L'idrolisi salina è il fenomeno in virtù del quale:	alcuni sali sciolti in acqua ne provocano la scissione in H ₂ e O ₂	alcuni sali reagiscono con l'acqua dando luogo, a seconda dei casi, a soluzioni acquose acide o basiche	alcuni sali precipitano in soluzioni acquose	alcuni sali sciolti in acqua si dissociano in ioni
142	Quale dei seguenti composti possiede nella molecola non più di un atomo di ossigeno?	glicole	alcol etilico	acido acetico	diidrossichetone
143	I coefficienti stechiometrici di un'equazione chimica indicano il numero:	degli atomi di ogni reagente in ogni prodotto	dei grammi dei reagenti e dei prodotti	delle moli dei reagenti e dei prodotti	dei grammo-equivalenti di ciascun prodotto e di ciascun reagente

N.	Domanda	A	B	C	D
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:	poco meno di 5 anni	circa 3 mesi	una settimana	10 giorni
145	La normalità di una soluzione di Ca(OH) ₂ 0,5 M è:	1 N	0,5 N	30,0 N	5 N
146	Un grammo equivalente di NH ₄ Cl (PM = 53,45) è pari a:	106,9 g	13,36 g	26,73 g	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 trentasei volte più piccolo	diventa sei volte più piccolo	diventa sei volte più grande	diventa trentasei volte più grande
148	La cellula procariote si distingue da quella eucariote per:	la maggiore dimensione	l'assenza del nucleo	la presenza della membrana plasmatica	l'assenza del DNA
149	Nei mammiferi il cuore è costituito da:	un atrio e due ventricoli	due atri e un ventricolo	un atrio e un ventricolo	due atri e due ventricoli
150	Le forme alternative di uno stesso gene si dicono:	fenotipi	alleli	genotipi	omozigoti
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 delle catene laterali del polipeptide	legami idrogeno tra gli atomi dello scheletro peptidico della catena	ponti disolfuro	legami covalenti tra gli amminoacidi della catena
152	Il capsido virale:	è costituito da fosfolipidi, come la membrana cellulare	è formato da carboidrati	è una parete rigida di cellulosa	è costituito da uno o più tipi di proteine
153	L'enzima dipeptidasi:	agisce nello stomaco idrolizzando le proteine in di-tripeptidi	inizia la digestione chimica delle proteine nella bocca	scinde le lunghe catene proteiche in catene di due o tre amminoacidi	agisce nell'intestino idrolizzando i peptidi formati da due o tre amminoacidi
154	La polarità della molecola d'acqua è dovuta:	alla differenza di elettronegatività tra O e H	alla geometria molecolare	tutte le precedenti	alla polarità del legame O-H
155	La glicolisi:	è il processo di conversione del glucosio in anidride carbonica ed acqua	è operata dai mitocondri	produce complessivamente 38 molecole di ATP	avviene nel citosol
156	Nel corso della vita della cellula il corredo cromosomico cellulare:	diminuisce in seguito alla mitosi	resta inalterato, salvo mutazioni casuali	è soggetto ad una lenta e progressiva diminuzione	subisce continue modificazioni di struttura a causa del crossing-over
157	Quale delle seguenti malattie ha spesso un'origine batterica?	infarto	calcolosi renale	influenza	ulcera gastrica
158	La duplicazione del DNA è detta semiconservativa perché:	ciascuna delle molecole prodotte possiede un filamento della molecola d'origine	ogni molecola di DNA viene copiata solo per metà	il DNA ereditato dall'individuo proviene per metà dalla madre e per metà dal padre	la sequenza delle basi azotate è mantenuta solo parzialmente
159	Quale struttura tipica della cellula procariote è assente nelle cellule eucariote animali?	membrana plasmatica	ribosomi	DNA	parete cellulare
160	Gli alleli che producono lo stesso fenotipo negli omozigoti e negli eterozigoti:	hanno una dominanza incompleta	sono dominanti	sono codominanti	sono recessivi
161	Il parassitismo è:	un'infezione causata da un batterio	un'infezione causata da un virus	una forma di simbiosi tra organismi della stessa specie	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 figli sono ibridi	i due organismi appartengono allo stesso genere	i due organismi appartengono alla stessa specie	i figli appartengono ad una nuova specie
163	Quale delle seguenti strutture è comune alla cellula procariote e a quella eucariote?	i lisosomi	il reticolo endoplasmatico	i ribosomi	l'apparato di Golgi
164	Cos'è la meiosi?	un processo di riproduzione cellulare alternativo alla mitosi	il processo di formazione delle cellule uovo	il processo di formazione dei gameti	una fase del processo mitotico

N.	Domanda	A	B	C	D
165	La fermentazione:	determina la trasformazione di glucosio in acido piruvico	è un processo alternativo alla glicolisi	determina la completa ossidazione del glucosio	determina solo una parziale ossidazione del glucosio
166	Le foglie verdi delle piante hanno la funzione di:	assorbire i sali	svolgere la fotosintesi	assolvere alla riproduzione	assorbire acqua
167	In quale fase del ciclo cellulare avviene la duplicazione del DNA?	fase S	telofase	fase G1	profase
168	Un pool genico è:	l'insieme delle frequenze alleliche	l'intero genoma di un individuo	l'insieme di tutti gli alleli esposti alla selezione naturale	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	determina l'accumulo di metabolici tossici nell'organismo	impedisce il legame dell'emoglobina con l'acqua	rimuove l'atomo di ferro dall'emoglobina, impedendone il 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	ha valore proporzionale all'intensità dello stimolo	viene espresso in seguito a stimoli di qualsiasi intensità	ha valore dipendente dal grado di ripolarizzazione della membrana
171	I carboidrati:	sono costituiti da carbonio e idrogeno	possono trovarsi nella membrana cellulare associati a proteine e a lipidi	sono i principali costituenti della membrana cellulare	rappresentano le biomolecole di più alto valore energetico
172	Quale dei seguenti organismi appartiene al gruppo dei vertebrati?	lucertola	lombrico	ragno	gambero
173	Il crossing-over consiste:	nello scambio di segmenti cromatinici fra cromosomi omologhi	nel trasferimento di un segmento cromatinico da un cromosoma all'omologo	nel trasferimento di un segmento cromatinico da un cromosoma ad un altro	nello scambio di segmenti cromatinici fra cromosomi diversi
174	Nella dominanza incompleta:	l'eterozigote ha un fenotipo proprio	omozigoti ed eterozigoti hanno uguale fenotipo	l'eterozigote ha il fenotipo dominante	l'eterozigote ha il fenotipo recessivo
175	L'omero è:	un osso piatto	l'osso dell'avambraccio	un osso lungo	un osso corto
176	Le mutazioni geniche:	avvengono a carico dell'RNA di trasporto	avvengono a carico dell'RNA messaggero	avvengono a carico dell'RNA ribosomiale	avvengono a carico del DNA
177	La coniugazione è un processo attraverso il quale si realizza:	la ricombinazione genica negli eucarioti	il trasferimento di materiale genetico tra due batteri	la divisione cellulare nei procarioti	il trasporto attivo attraverso le proteine di membrana
178	La più grande unità in cui può verificarsi un flusso genico è:	la specie	il genere	la popolazione	il phylum
179	A quale funzione sono preposti i villi intestinali?	minzione	escrezione di sostanze di rifiuto	digestione di sostanze non ancora decomposte	assorbimento dei nutrienti
180	Cos'è la fagocitosi?	un processo che consente l'ingresso di particelle nella cellula	un processo che consente l'uscita di particelle dalla cellula	un meccanismo di trasporto attivo	un meccanismo di trasporto passivo
181	L'energia necessaria al processo di fosforilazione ossidativa che conduce alla produzione di ATP deriva:	dalla trasformazione di ADP in ATP	dal NADH e dal FADH2 prodotti dalla glicolisi e dal ciclo di Krebs	dalla respirazione cellulare	dai processi di fotosintesi
182	Per mutazione puntiforme si intende:	la modifica di un solo cromosoma	la perdita di un introne del DNA	la modifica di un solo gene all'interno di un cromosoma	la modifica di un solo nucleotide del DNA
183	La selezione naturale è in grado di agire:	sul fenotipo	sul genotipo	su ciascun allele	sull'intero genoma dell'individuo
184	Gli ormoni sono:	proteine prodotte in grande quantità a scopo di difesa	sostanze che svolgono un'azione catalitica nei processi fisiologici	proteine associate al DNA nei cromosomi	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%, T = 28%	C = 26%, G = 19%, A = 27%, U = 28%	C = 28%, G = 26%, A = 19%, T = 27%	C = 19%, G = 26%, A = 28%, T = 27%
186	Cos'è il celoma:	una cavità interna al corpo derivata dal mesoderma	il tessuto embrionale da cui si origina l'apparato digerente	una cavità interna al corpo che funziona da scheletro idraulico	l'apparato di locomozione dei molluschi

N.	Domanda	A	B	C	D
187	Qual è la struttura all'interno della quale si svolge la respirazione cellulare?	il vacuolo	il mitocondrio	il cloroplasto	il lisosoma
188	Un uomo di gruppo sanguigno 0 sposa una donna di gruppo sanguigno AB. I loro figli avranno:	tutti gruppo sanguigno AB	tutti gruppo sanguigno 0	gruppo 0 o gruppo AB con uguale probabilità	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?	alle sue grandi dimensioni	alla complementarità delle basi azotate	alla sua natura polimerica	alla sua conformazione ad elica
190	L'impulso nervoso procede a salti perché:	il potenziale di azione è soggetto a fluttuazioni	all'impulso segue un periodo refrattario	le sinapsi sono poste ad intervalli regolari	le guaine mieliniche degli assoni sono regolarmente interrotte da nodi
191	Un bambino si è incrinato il perone. Pertanto:	non potrà masticare	sarà compromessa la sua attività digestiva	non potrà parlare	sarà compromessa la sua attività motoria
192	Il sangue che circola in un capillare polmonare rilascia CO ₂ in virtù del meccanismo di:	osmosi	trasporto attivo	diffusione	esocitosi
193	Quale dei seguenti eventi è tipico della meiosi, ma non della mitosi?	appaiamento dei cromosomi omologati	formazione dei centrioli	evidenziazione dei cromosomi	formazione del fuso
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 genotipo	il cariotipo	il fenotipo	il corredo aploide
195	Cos'è la cromatina?	un pigmento dell'iride	DNA despiralizzato	un pigmento della pelle	un pigmento fotosintetico
196	L'ossigeno si diffonde liberamente attraverso la membrana delle cellule. Quando passa dall'ambiente esterno a quello interno significa che:	l'interno della cellula è povero di anidride carbonica	il passaggio richiede energia	il movimento avviene contro gradiente	il movimento avviene secondo gradiente
197	La produzione di quale ormone può essere stimolata da una forte emozione?	tiroxina	adrenalina	glucagone	cortisone
198	Se la glicemia nel sangue è bassa, le cellule pancreatiche delle isole di Langerhans:	secernono una maggiore quantità di succhi pancreatici	secernono una maggiore quantità di insulina	secernono una maggiore quantità di glucagone	secernono una maggiore quantità di adrenalina
199	La pressione del sangue ha un valore medio compreso tra 80 e 120 mmHg. La minima corrisponde alla:	diastole ventricolare	sistole atriale	sistole ventricolare	diastole atriale
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 attivata l'ipofisi	si è attivato il sistema nervoso simpatico	si è attivato un arco riflesso semplice	si è attivata la corteccia profonda del cervello
201	Dalle analisi del sangue di un individuo risulta che il tasso di trigliceridi è particolarmente alto. Ciò significa che:	i villi intestinali non riescono ad assorbire l'eccesso di trigliceridi	è in atto una patologia renale	c'è una parziale alterazione del metabolismo epatico	la pressione del sangue è bassa
202	Il codice genetico è definito degenerato perché:	l'mRNA è formato da una sequenza di numerosi codoni	più amminoacidi corrispondono a un codone	più codoni corrispondono a un amminoacido	le due eliche del DNA sono complementari
203	La definizione biologica di specie si fonda:	sull'isolamento riproduttivo di due gruppi di organismi	sulla distribuzione geografica di due gruppi di organismi	sulle differenze genotipiche tra due organismi	sulle differenze anatomiche e di sviluppo tra 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 B è ipotonica rispetto a quella del compartimento A	la soluzione del compartimento A è ipotonica rispetto a quella del compartimento B	la soluzione del compartimento A è ipertonica rispetto a quella del compartimento B	le due soluzioni sono isotoniche
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?	si è verificata una mutazione sui cromosomi ricevuti dal padre	suo padre era probabilmente portatore sano dell'emofilia	suo nonno materno era emofiliaco	gli è stata effettuata una trasfusione di sangue infetto

N.	Domanda	A	B	C	D
206	La talassemia è una malattia dovuta alla presenza di un allele dominante. La condizione di omozigote determina una forma molto grave detta talassemia maior; 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?	25%	75%	0%	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 daltoniche	i figli maschi sono portatori sani del daltonismo	i figli maschi sono daltonici	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	ha una ritenzione idrica	ha contratto un'infezione virale	ha una disfunzione gastrica
209	Il virus HIV, responsabile dell'AIDS, penetra:	nei linfociti	nelle cellule delle mucose interne	nelle cellule del cervello	nelle cellule del fegato
210	Il colon fa parte:	dello stomaco	del duodeno	dell'intestino crasso	dell'intestino tenue
211	Un microscopio ottico consente ingrandimenti di oltre 1.000 volte. Al massimo ingrandimento è possibile osservare:	geni purificati e isolati	batteri	virus	macromolecole proteiche
212	I legamenti servono a:	legare i muscoli scheletrici tra loro	connettere i muscoli scheletrici alle ossa	garantire l'azione contrattile del muscolo sulla superficie articolare dell'osso	connettere le ossa tra loro, mantenendole in posizione appropriata
213	Il rendimento energetico della demolizione del glucosio:	è maggiore se la demolizione avviene nella cellula	nessuna delle precedenti	dipende dal tipo di metabolismo cellulare	è maggiore se la demolizione avviene al di fuori della cellula
214	Quale delle seguenti strutture svolge una funzione diversa nelle cellule animali e vegetali?	ribosomi	membrana cellulare	vacuoli	mitocondri
215	Le membrane biologiche sono semipermeabili. Ciò significa che il passaggio di sostanze attraverso di esse:	è completamente libero dall'esterno verso l'interno	non è completamente libero	avviene sempre con consumo di energia	avviene solo in una metà
216	Nella respirazione aerobica si ha ossidazione delle molecole di:	biossido di carbonio	glucosio	ossigeno	acqua
217	Nelle cellule muscolari dell'uomo si forma acido lattico quando:	non c'è sufficiente quantità di glucosio	c'è iperventilazione	il rifornimento di ossigeno diventa insufficiente	la temperatura supera i 37°C
218	L'approccio più corretto per scoprire le relazioni esistenti tra organismi all'inizio dell'evoluzione consiste:	nel confronto morfologico tra gli organismi esistenti ai nostri giorni	nel cercare la possibile esistenza di vita su altri pianeti	nella simulazione delle condizioni che si ritiene esistessero ai primordi della vita sulla Terra	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 epatocita	un neurone	una fibra miocardica	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 separa dall'emoglobina	l'ossigeno si diffonde nei tessuti	l'ossigeno si lega all'emoglobina	la pressione dell'ossigeno è bassa
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:	autosomico recessivo	recessivo legato al sesso	dominante legato al sesso	autosomico dominante

N.	Domanda	A	B	C	D
222	L'artrite reumatoide è:	una degenerazione del miocardio	il deposito del colesterolo nelle arterie	una malattia autoimmune	la perdita dell'elasticità dei tendini delle articolazioni
223	Quale delle seguenti affermazioni è vera riguardo alle cellule epiteliali?	alcune svolgono un ruolo secretorio	generano una corrente elettrica	sono in grado di contrarsi	hanno un'abbondante matrice extracellulare
224	Ad un cane che si è rotto una zampa viene fatta un'ingessatura. Il veterinario ha usato:	solfato di magnesio	carbonato di sodio	carbonato di calcio	solfato di calcio
225	Calice ottico, cornea e cristallino derivano:	dall'endoderma	dall'ectoderma	dall'archenteron	dal mesoderma
226	I gemelli biovulari hanno sesso:	talvolta uguale, talvolta diverso	sempre maschile	mai diverso	sempre uguale
227	Il rigetto acuto degli organi trapiantati è nella maggior parte dei casi diretta conseguenza:	dell'insuccesso dell'intervento chirurgico	della risposta immunitaria cellulo-mediata	della risposta immunitaria aspecifica	della risposta immunitaria anticorpale
228	In una breve catena nucleotidica costituita da tre nucleotidi ciascuno di basi diverse, quante sequenze differenti sono possibili?	tre	nove	una	sei
229	Durante la sintesi proteica si legano al ribosoma:	codoni di m-RNA e anticodoni di t-RNA	codoni di DNA	codoni di t-RNA	anticodoni di m-RNA
230	Quali di queste strutture sono omologhe tra loro?	la zampa anteriore del cane e l'ala del pipistrello	le branchie dei pesci e i polmoni	una fogliolina di muschio e la foglia di una rosa	l'occhio del polpo e quello del gatto
231	Cos'è il cardias?	uno sfintere dello stomaco	una valvola del cuore	uno sfintere del duodeno	uno sfintere del retto
232	Nell'uomo, come in quasi tutti i vertebrati, vi sono due strutture, dette cinture, che servono a raccordare gli arti con lo scheletro assile. Si può affermare che:	solo la cintura pelvica si connette direttamente con la colonna vertebrale	solo la cintura scapolare si connette con la colonna vertebrale	la cintura scapolare e la cintura pelvica si connettono entrambe direttamente con la colonna vertebrale	la cintura pelvica permette l'articolazione tra anca e omero
233	È possibile contare con maggiore facilità il numero di cromosomi quando:	la cellula è metabolicamente attiva	la cellula è in telofase	la cellula è in metafase	la cellula è in riposo
234	Un significativo vantaggio della fecondazione interna deriva dal fatto che essa:	facilita la riproduzione in ambiente terrestre	consente la fecondazione di numerosi ovociti	porta alla formazione di una coppia stabile	consente di attribuire con certezza la paternità
235	Le specie appartenenti alla stessa classe sono incluse:	nello stesso phylum	nello stesso ordine	nella stessa specie	nello stesso genere
236	Una conseguenza del processo di meiosi è che:	nelle cellule derivanti sono presenti tutti i cromosomi e i loro omologhi	il cariotipo viene dimezzato	si originano due cellule	il DNA delle cellule che si originano è geneticamente identico
237	Tutti gli acidi nucleici:	sono polimeri di amminoacidi	sono portatori di informazioni geniche	sono a doppio filamento	sono polimeri di nucleotidi
238	I carboidrati:	costituiscono il materiale ereditario	sono tutti facilmente solubili in acqua	possono essere presenti nella membrana cellulare	si presentano sempre in catene ramificate
239	L'appaiamento dei filamenti polinucleotidici complementari in una molecola di DNA è dovuto a:	legami idrogeno	legami covalenti polari	interazioni idrofobe	interazioni idrofile
240	L'apparato del Golgi è deputato:	alla maturazione di proteine della membrana plasmatica, di secrezione o dei lisosomi	alla sintesi di proteine destinate all'esterno della cellula	al metabolismo energetico della cellula	alla sintesi dei lipidi
241	Nell'uomo si ha identità genotipica:	tra fratelli	tra gemelli biovulari	tra gemelli monozigotici	tra genitori e figli
242	Gli anticorpi sono prodotti da:	proteine del complemento	plasmacellule	linfociti citotossici	macrofagi
243	Le linee pure di Mendel erano individui che:	per impollinazione incrociata davano sempre discendenti puri	presentavano sempre caratteri identici a quelli dei genitori	per autoimpollinazione davano discendenti ibridi	non erano in grado di autoimpollinarsi
244	Gli introni presenti nel DNA:	inducono malattie genetiche	impediscono la corretta trascrizione dell'mRNA	bloccano la duplicazione della cellula	possono determinare un aumento della diversità genetica

N.	Domanda	A	B	C	D
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:	polmoni	ipofisi	reni	muscolatura liscia
246	Come è denominato il particolare tipo di riproduzione che permette ai batteri di inserire nel proprio DNA nuove informazioni?	trascrizione	crossing-over	coniugazione	restrizione
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:	100%	75%	50%	25%
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 elettronico a trasmissione per il suo potere d'ingrandimento	il microscopio ottico perché ha un elevato potere di risoluzione	il microscopio ottico perché il preparato è vivo	il microscopio elettronico a scansione per osservare meglio la superficie dei cromosomi
249	Un difetto del setto interventricolare destro-sinistro del cuore può causare:	diminuzione della quantità di CO ₂ nella circolazione sistemica arteriosa	diminuzione della quantità di ossigeno nel circolo polmonare	diminuzione della quantità di ossigeno nel circolo sistemico	aumento del contenuto di ossigeno nel circolo sistemico
250	Per nucleosoma si intende:	il DNA despiralizzato presente nella cellula in interfase	il precursore dei centrioli durante l'interfase	una porzione di DNA avvolta attorno ad 8 molecole di istoni	il nucleo delle cellule batteriche più evolute
251	Qual è la funzione del timo?	favorire l'accrescimento corporeo	regolare il metabolismo degli zuccheri	stimolare le attività metaboliche	portare a maturazione i linfociti T
252	Per gittata cardiaca si intende:	la quantità di sangue che passa nei tessuti al minuto	il numero di battiti del cuore al minuto dovuti alla sua contrazione	il volume di sangue pompato dal ventricolo al minuto	la forza che il sangue esercita sulle pareti dei vasi
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:	non avverrebbe la citodieresi	le cellule figlie avrebbero 5 cromosomi ciascuna	si otterrebbe una cellula figlia con 6 cromosomi e una con 4	una delle due cellule figlie avrebbe 9 cromosomi
254	Cosa s'intende per organismi transgenici?	organismi in cui è stato inserito un gene estraneo	organismi derivati dall'incrocio di specie diverse	organismi derivati dall'incrocio di genitori con genoma diverso	organismi geneticamente identici
255	In seguito a divisione meiotica una cellula con 16 cromosomi darà luogo a cellule con:	2 cromosomi	4 cromosomi	16 cromosomi	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?	50%	25%	10%	100%
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%	10%	25%	100%
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%	50%	10%	100%
259	Quale delle seguenti non è una scala di misura delle manifestazioni di un carattere statistico?	scala nominale	scala proporzionale	scala semilogaritmica	scala ordinale
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	il numero di volte in cui si manifesta un'assoluta mancanza della malattia	un numero che varia necessariamente tra zero e uno	il numero di soggetti che hanno contratto la malattia in un dato anno e che sono guariti in un altro anno

N.	Domanda	A	B	C	D
261	La distribuzione statistica di frequenze è:	la distribuzione delle sole frequenze assolute, relative e cumulate riguardanti un carattere	una distribuzione di dati ordinati rispetto ad una variabile e alla differenza tra due o più variabili di minore importanza	l'insieme dei dati disponibili prima di effettuare una rilevazione	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	dipende dal carattere statistico esaminato	dipende dalle frequenze assolute	è compreso tra la frequenza massima e quella minima
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	si raggruppano tutte le osservazioni aventi lo stesso valore del carattere, quindi a ciascun valore si fa corrispondere una frequenza	si considerano solo le unità che presentano valori interi del carattere e si escludono le altre	si attribuiscono pesi diversi alle singole osservazioni, in modo da escludere dalla rilevazione le unità che presentano pesi bassi
264	In una distribuzione statistica, il modulo della classe è dato:	dal valore massimo della classe	dalla differenza tra l'estremo superiore e l'estremo inferiore della classe	dal valore centrale della classe	dalla frequenza 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	il numero dei casi in cui il valore del carattere è inferiore all'estremo superiore della classe	il numero dei casi in cui il valore del carattere è superiore all'estremo superiore della classe	la somma delle frequenze della classe
266	La rappresentazione grafica più appropriata per illustrare la distribuzione di una data malattia per classi di età della popolazione è:	il cartogramma	il poligono di frequenza	l'istogramma	l'ideogramma
267	Le densità di frequenza di un istogramma:	esprimono l'addensamento delle frequenze intorno al valore più alto della classe	si ottengono dividendo la frequenza (assoluta o relativa) corrispondente a ciascuna classe di modalità per l'ampiezza della medesima classe	sono delle frequenze relative	esprimono il numero di unità statistiche appartenenti alle relative classi
268	Per la rappresentazione grafica di una distribuzione doppia di frequenza è particolarmente adatto:	un cartogramma	un diagramma in scala logaritmica	uno stereogramma	un ideogramma
269	Il cartogramma:	non permette di localizzare geograficamente le zone di maggiore o minore intensità di un fenomeno	è utilizzato per rappresentare serie territoriali	non può essere utilizzato congiuntamente agli istogrammi o ai settori circolari	raffigura il fenomeno attraverso un solo colore
270	Il diagramma di Lexis è una rappresentazione grafica:	delle medie aritmetiche di caratteri qualitativi	di variabili dicotomiche	di eventi demografici	di una distribuzione doppia di frequenza
271	Si dicono medie lasche i valori medi che:	si basano su tutti i valori della distribuzione	si basano solo su alcuni valori della distribuzione e prevalentemente sull'ordine di grandezza delle manifestazioni	hanno determinazione piuttosto semplice	forniscono solo apparentemente una sintesi della distribuzione
272	Quale tra queste non è una media analitica?	la media armonica	la media aritmetica	la mediana	la media geometrica
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:	ripartite in uguale misura per tutte le unità, per cui, sulla base di quest'ipotesi, dapprima si effettua la media aritmetica di classe, poi si utilizza questo valore per calcolare la media aritmetica dell'intera distribuzione	concentrate nel valore centrale	concentrate nell'estremo superiore	concentrate nell'estremo inferiore
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?	50 km/h	80 km/h	120 km/h	32 km/h

N.	Domanda	A	B	C	D
275	Ponendo le intensità rilevate del carattere in senso crescente (o decrescente), qual è l'indice statistico che bipartisce la distribuzione?	la media aritmetica	qualsiasi tipo di media	la mediana	il valore centrale
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?	plurimodale	bimodale	zeromodale	unimodale
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	25,5	22,5	23
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?	14 giorni	50 giorni	7 giorni	10 giorni
279	Qual è quel numero il cui 15% è uguale a 30?	200	15	4,5	60
280	Determinare due numeri sapendo che la loro somma è uguale a 50 e che la loro differenza è uguale a 20:	30 e 20	40 e 20	38 e 22	35 e 15
281	Gli indici relativi di variabilità si esprimono:	in un'unità di misura diversa rispetto a quella del fenomeno che sintetizzano	con numeri puri	sotto forma di quadrati delle unità di misura del fenomeno che sintetizzano	nella stessa unità di misura del fenomeno che sintetizzano
282	Cosa s'intende per devianza?	la media aritmetica, semplice o ponderata, dei quadrati delle differenze tra le singole intensità e la media aritmetica	la radice quadrata delle differenze, in valore assoluto, tra le singole intensità e la media aritmetica	la radice n-esima delle differenze, in valore assoluto, tra le singole intensità e la media aritmetica	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:	non è definita	coincide con il quadrato della media quadratica	assume valori massimi	è anch'essa nulla
284	Lo scostamento medio dalla media aritmetica è dato:	dalla media aritmetica dei quadrati degli scarti delle singole intensità dalla media	dalla media aritmetica dei valori assoluti degli scarti delle singole intensità dalla mediana	dalla media aritmetica dei valori assoluti degli scarti delle singole intensità dalla media	dalla media aritmetica dei quadrati degli scarti delle singole intensità dalla mediana
285	Il coefficiente di variazione è dato dal rapporto, espresso in termini percentuali, tra:	lo scostamento semplice medio e la media aritmetica	la varianza e la media aritmetica	lo scarto quadratico medio e la media aritmetica	la devianza e la media aritmetica
286	Il secondo quartile, per definizione, coincide con:	la mediana	il primo quartile	la moda	la media aritmetica
287	La differenza interquartile è data dalla differenza tra:	quarto quartile e secondo quartile	quarto quartile e primo quartile	secondo quartile e primo quartile	terzo quartile e primo quartile
288	Nell'analisi della regressione, l'indice di determinazione lineare è nullo se è nulla:	la devianza totale	la varianza	la covarianza	la devianza di regressione
289	Due variabili si dicono perfettamente correlate linearmente se:	gli scarti rispettivi dalle medie sono uguali	la loro covarianza è uguale alla loro varianza	il coefficiente di correlazione è pari a 1 in valore assoluto	il prodotto delle medie delle due variabili è pari a 1
290	Si parla di concordanza tra due variabili X e Y se:	$Cov(X, Y) = Var(X)$	$Cov(X, Y) > 0$	$Cov(X, Y) = 0$	$Cov(X, Y) < 0$
291	Una prova è:	un esperimento soggetto ad incertezza	un evento incerto	l'individuazione di un insieme di unità statistiche da una popolazione	ciascuno degli elementi di uno spazio campione
292	L'unione di due eventi A e B è l'evento C che si verifica quando:	si verificano contemporaneamente sia A sia B	si verifica almeno uno dei due eventi A e B	si verifica A escluso B	non si verifica alcuno dei due eventi
293	L'evento E si dice impossibile se:	$0 \leq P(E) \leq 1$	$P(E) = 0$	$P(E) = 1$	$P(E) > 1$
294	Una moneta è lanciata tre volte. Individuare l'evento per cui esce almeno due volte testa.	{{(TTT), (TTC), (TCT), (CTT)}	{{(TT)}	{{(TTC), (TCT), (CTT)}	{{(TTT), (TTC), (TCT)}
295	Siano dati 6 punti non allineati nello spazio. Quante rette aventi per estremi due di questi punti possono essere formate?	30	15	21	720

N.	Domanda	A	B	C	D
296	Secondo la definizione classica, la probabilità di un evento è:	il grado di fiducia che un individuo attribuisce al verificarsi dell'evento in questione di per sé impossibile	il limite cui tende la frequenza relativa dell'evento quando il numero delle prove tende all'infinito	il limite cui tende, al crescere del numero delle prove, il rapporto tra il numero dei casi favorevoli al verificarsi dell'evento e il numero dei casi possibili	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	la loro unione dà luogo all'evento certo	sono entrambi impossibili	il verificarsi dell'uno modifica la probabilità del verificarsi dell'altro
298	Che differenza c'è tra un'estrazione con ripetizione e un'estrazione senza ripetizione?	la prima si ripete un numero di volte maggiore della seconda	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	la prima si ripete più volte, mentre la seconda si svolge una sola volta	la prima dà luogo ad un numero di unità campionarie maggiore della seconda
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	la probabilità del verificarsi di A supposto che si sia verificato B	la probabilità del verificarsi contemporaneo di A e di B	la probabilità che uno dei due eventi si verifichi necessariamente
300	Il Teorema di Bayes definisce:	il principio delle probabilità composte	la probabilità del verificarsi di due eventi incompatibili	la probabilità a posteriori che un dato evento che si è verificato sia dovuto a una determinata causa	la probabilità di un evento condizionata al verificarsi di un altro evento
301	Una variabile casuale (v.c.):	è una funzione definita su eventi	è una funzione definita sullo spazio dei campioni	è una variabile che può assumere, prima dell'esperimento, un valore noto detto determinazione della variabile casuale	può assumere solo valori positivi
302	La distribuzione normale (o Gaussiana):	è simmetrica rispetto al valore medio	è tale che il valore medio m ne caratterizza la forma	è una distribuzione discreta	è tale che quanto più x si allontana da m tanto più $f(x)$ (funzione di densità di probabilità) cresce
303	La distribuzione binomiale:	non può essere approssimata da una distribuzione normale standardizzata	può essere utilizzata per descrivere tutti i casi in cui gli esiti possibili di una prova possono essere ridotti a due	è una distribuzione continua	rappresenta la distribuzione di probabilità di prove ripetute dipendenti quando i risultati di ciascuna prova sono solo 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:	$p = 0,5$	$p < 0$	$p > 0$	$p > 0,5$
305	Per una variabile casuale normale, sia m il valore medio, Me la mediana e Mo la moda, si ha:	$m = Me = Mo$	$m < Me < Mo$	$m > Me > Mo$	$m \neq Me \neq Mo$
306	La funzione di ripartizione di una variabile casuale:	è sempre negativa	non è legata da alcuna relazione con la funzione di densità della medesima variabile casuale	è continua da destra	può assumere solo valori compresi tra -1 e 1
307	In quale secolo sono state inventate le prime macchine calcolatrici di tipo meccanico?	XV sec.	XVII sec.	XIV sec.	XIX sec.
308	Qual è il materiale di base per la costruzione dei microchip?	silicio	acciaio	ceramica	amianto
309	L'informatica, per definizione, è una scienza che si occupa di:	suddivisione delle informazioni	divulgazione delle informazioni	catalogazione delle informazioni	trattamento delle informazioni
310	Quanti possono essere i valori attribuibili ad un bit?	da 0 a 255	da 0 a 256	da 0 a 250	0 e 1
311	Un carattere alfanumerico viene codificato come una sequenza di:	16 bit	2 bit	8 bit	4 bit

N.	Domanda	A	B	C	D
312	Il codice ASCII è utilizzato per:	la rappresentazione convenzionale dei caratteri	la costruzione di circuiti integrati, in funzione delle operazioni fondamentali dell'algebra della logica	per indicare i comandi di sistema	la definizione dei parametri delle diverse architetture dei microprocessori
313	Un gigabyte corrisponde a:	1024 Kilobyte	1024 Bit	1024 Megabyte	1024 Byte
314	Nel computer la velocità di elaborazione dei dati è calcolata in:	migliaia di istruzioni elementari al secondo	centinaia di istruzioni elementari al secondo	decine di istruzioni elementari al secondo	milioni di istruzioni elementari al secondo
315	L'HTTP è:	un protocollo	un tipo di memoria RAM	un driver	un tipo di memoria ROM
316	Il linguaggio macchina è:	un linguaggio composto da parole e numeri in base decimale	un linguaggio composto da una successione di cifre binarie	la lingua dei testi di informatica	un linguaggio composto da proposizioni, con precise norme e sintassi da rispettare
317	Cosa significa DOS?	Digital Object Start	Data-base Output System	Disk Operating System	Drive Operating Shell
318	Di cosa è l'acronimo SSL?	è l'acronimo di Site Secure Loop	è l'acronimo di Secure Socket Layer	è l'acronimo di Server Side Layer	è l'acronimo di Server Sockets Layer
319	Quale dei seguenti è un indirizzo IP valido?	155.123.123.1	155.123.123.1.122	155.123.279.1	155.12.1
320	Cosa si intende per DNS?	il Domain Name System	il Disk Name Storage	il Domain Name Spool	il Dos Name System
321	Cosa si intende per CSS?	Cascading Syle Server	Connection Server Service	Cascading Style Sheets	Colour Scheme Site
322	Quale dei seguenti è l'acronimo del protocollo utilizzato per ricevere i messaggi di posta elettronica?	Gopher	SSL	POP3	FTP
323	Cosa si intende per VOIP?	è l'acronimo di Volume Over Internet Point, valore massimo di dati che è possibile trasferire in un'unica sessione FTP	è l'acronimo di Volume Over Internet Pop, dimensione massima di un file attach	è l'acronimo di Verbose Output Internet Protocol, protocollo che attiva funzioni di diagnostica del funzionamento dell'Internet Protocol	è l'acronimo di Voice Over Internet Protocol, tecnologia utilizzata per implementare servizi di fonìa su una rete Internet
324	Quale dei seguenti è l'acronimo del protocollo utilizzato per inviare i messaggi di posta elettronica?	MAILTO	HTTP	SMPT	VOIP
325	Quale protocollo è utilizzato per il trasferimento delle pagine web?	IP	IMAP	HTTP	HTML
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	World Wide Web Cache, un programma che permette di gestire il funzionamento della cache del browser	il World Wide Web Controller, l'autorità che controlla il funzionamento del web	World Wide Web Communicator, il primo browser Internet
327	Cosa è il TCP/IP?	un ente governativo che controlla il traffico di rete	il protocollo di compressione dei file grafici	un insieme di protocolli utilizzato per la trasmissione di dati via Internet	un ente non governativo che si occupa degli sviluppi di Internet
328	Che cosa è un URL?	un linguaggio di programmazione	il nome di un provider	l'indirizzo di una risorsa web	un protocollo di comunicazione
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 entrambe le parole chiave una vicino all'altra	il risultato della ricerca conterrà tutte le occorrenze che non contengono nessuna delle due parole chiave	il risultato della ricerca conterrà tutte le occorrenze che contengono entrambe le parole chiave	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 risorse web	per gli indirizzi di posta elettronica	come separatore di protocolli nel TCP/IP	per alcune funzioni dinamiche nelle pagine web
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 una vicino all'altra	il risultato della ricerca conterrà tutte le occorrenze che contengono entrambe le parole chiave	il risultato della ricerca conterrà tutte le occorrenze che non contengono nessuna delle due parole chiave	il risultato della ricerca conterrà tutte le occorrenze che contengono o una parola chiave o l'altra

N.	Domanda	A	B	C	D
332	Cos'è un cookie?	un contrassegno di riconoscimento inviato da un server web ad un browser	un meccanismo di firewall	un virus che si può trovare nei documenti creati con Microsoft Office	il programma antivirus più utilizzato nei sistemi Windows
333	Quale dei seguenti è un indirizzo web corretto?	www.simone.it.	http:\\www.simone.it.	http://www.simone.it.	www.simone.it.net.
334	Quale dei seguenti comportamenti non viola la cd. Netiquette?	inviare mail contenenti un testo che sia conciso e curato	inviare messaggi pubblicitari non richiesti	digitare l'intero testo di una mail utilizzando il carattere maiuscolo	indicare in modo generico l'oggetto delle e-mail
335	Che cosa si intende per spamming?	individuare risorse di interesse attraverso l'interrogazione dei motori di ricerca	scaricare e condividere file musicali attraverso Internet	scaricare software cd. shareware da Internet	inviare messaggi di posta elettronica non richiesta o contenente messaggi pubblicitari
336	Come si chiamano le regole di buona educazione da seguire nelle comunicazioni via Internet?	Protocollo	Netiquette	Conten Management System	Architettura client server
337	Come deve essere composta una password perché garantisca la massima sicurezza?	qualsiasi sequenza di facile memorizzazione	almeno otto caratteri, possibilmente alfanumerici (sia lettere che numeri e simboli)	quattro caratteri numerici	cinque caratteri alfabetici
338	Cosa è una intranet?	una rete interna aziendale che utilizza gli stessi protocolli di comunicazione utilizzati per Internet	una rete che utilizza protocolli del tutto diversi da quelli utilizzati per Internet	un sinonimo di Internet	un sinonimo di World Wide Web
339	Cosa è un firewall?	il client al quale è collegato un hub	il server principale di una LAN	un dispositivo che isola i componenti di un computer in caso di incendio	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:	simone	.it	http	www
341	Cosa s'intende per struttura ad albero?	è la struttura che assume un sistema di elaborazione quando è composto da un elaboratore e più periferiche	è il nome di un particolare codice	è la struttura che assumono i dati all'interno della memoria	una particolare strutturazione logica dei dati
342	Cos'è un bit?	un suono emesso dalla tastiera per indicare che si è spento il computer	un'istruzione codificata in forma binaria	un suono emesso dalla tastiera per indicare che è stato premuto un tasto	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	Shutdown	Boot strap	Follow-up
344	Come si rappresenta in binario il numero decimale 48?	111000	110000	101000	100100
345	Tutte le unità collegate esternamente all'unità centrale di un computer vengono genericamente chiamate:	unità di emissione/output	unità periferiche	unità standard	unità di memoria di massa interna
346	Il compito fondamentale del microprocessore è:	caricare dalle memorie ausiliarie programmi e dati da elaborare	gestire le memorie del sistema	eseguire le istruzioni dei programmi	scandire il tempo di ciclo intercorrente tra ogni emissione di impulsi elettrici
347	La frequenza dei cicli viene misurata in:	MegaWatt (MW)	GigaHertz (MHz)	Kilobyte	MegaByte (Mb)
348	La velocità di reperimento dei dati, rispetto alla velocità di elaborazione è:	uguale, se è presente la memoria cache	più lenta	più veloce	uguale, se è presente la memoria RAM
349	Con il processo di formattazione l'hard disk viene suddiviso in:	tracce e settori	righe e colonne	celle	file e system
350	L'apparecchiatura per la lettura ottica di testi, immagini e fotografie si chiama:	scanner	plotter	laptop	kill
351	Un laptop è:	una workstation	un computer palmare	un network computer	un computer portatile
352	Cos'è un nodo?	una scheda video dell'elaboratore	un'apparecchiatura che serve per mettere in contatto due computer, tramite la linea telefonica	una configurazione di computer facente parte della stessa rete	un componente fondamentale sul quale convergono più linee di comunicazione

N.	Domanda	A	B	C	D
353	Che cosa si intende per USB?	è l'acronimo di Universal Site Booter, un programma che permette di selezionare una sequenza di boot di un computer	è l'acronimo di Uniform Serial Bit, l'ultimo bit di una sequenza di otto	è l'acronimo di Uniform System Bulk, un tipo di floppy disk	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 utilizzato per la creazione della firma digitale.	un dispositivo di archiviazione di massa di dimensioni particolarmente contenute	un dispositivo di puntamento utilizzato nei programmi avanzati di grafica	un dispositivo luminoso di puntamento utilizzato per le presentazioni a schermo
355	Cosa è un proxy?	il nome di un formato di file audio	il nome di una applicazione utilizzata per gestire i plotter	un computer di gestione dei pacchetti di rete, che si interpone fra un server e un client	un protocollo di gestione delle comunicazioni crittografate
356	Che cosa si intende per LAN?	Less Answer Network	Line Area Noise	Late Ascii Network	Local Area Network
357	Come si misurano le dimensioni di un monitor?	in piedi	in pollici	in pixel	in centimetri
358	Quale tra le seguenti non è una configurazione di rete locale?	a cavo dritto	ad anello	a bus	a stella
359	Cosa è una batteria tampone?	la cartuccia contenente il toner delle stampanti laser	una batteria alloggiata sulla scheda madre che permette di mantenere in memoria le informazioni riguardanti le funzioni base del computer	la cartuccia contenente l'inchiostro delle stampanti a getto	la batteria dei modem ADSL
360	Cos'è l'hardware?	un programma protetto per l'elaboratore	l'insieme delle unità periferiche connesse all'elaboratore	l'insieme degli elementi elettronici e meccanici che compongono il sistema di elaborazione	l'insieme delle metodologie secondo le quali si impiega l'elaboratore
361	Cosa è la CPU?	la Control Processing Unit	la Central Printing Unit	la Control Printing Unit	la Central Processing Unit
362	Qual è la differenza tra la memoria ram e la memoria rom?	la prima è la memoria centrale mentre l'altra è la memoria di massa	la prima è una memoria a cui l'utente può accedere, la seconda è una memoria alla quale l'utente non può accedere	la memoria rom ha una capacità maggiore	la prima è una memoria nella quale le informazioni possono essere lette soltanto se si rispetta l'ordine di scrittura mentre nella seconda possiamo leggere qualsiasi tipo di informazione, ovunque essa si trovi
363	Quale delle seguenti è una periferica di input?	la stampante	lo scanner	il plotter	il monitor
364	L'acronimo RAM sta per?	Reverse Access Memory	Remote Access Memory	Record Access Memory	Random Access Memory
365	Cosa si intende indicando che un processore è «a 32 bit»?	che elabora 32 file al secondo	che elabora 32 bit al microsecondo	che è collegato alle periferiche con bus di 32 bit	che accede in memoria ed elabora informazioni codificate con 32 bit
366	Cos'è il boot sector di un disco?	il primo settore del disco	il settore su cui la macchina legge la prima sezione eseguibile del sistema operativo	il settore che contiene le informazioni relative ai file del disco	un settore del disco danneggiato
367	Che cos'è un file?	l'insieme dei testi e dei documenti creati dall'utilizzatore	un insieme di dati organizzati per gruppi logicamente omogenei	la somma di tutti i caratteri di un record	un insieme di dati
368	Che cos'è il «Keyboard Driver»?	la particolare tastiera dei computer portatili	un dispositivo che, collegato alla tastiera, permette l'uso dei videogiochi più sofisticati	il programma di gestione della tastiera	un dispositivo che permette l'accesso a un determinato programma

N.	Domanda	A	B	C	D
369	Che cos'è il driver?	un analista programmatore	un dispositivo elettromeccanico che permette la lettura e la registrazione dei floppy disk	un componente del sistema operativo che sovrintende a tutto il funzionamento del computer, convogliando al BIOS le richieste di lavoro dei vari programmi	ogni programma che permette il riconoscimento di periferiche aggiuntive da parte del sistema operativo
370	Che cos'è un browser?	un insieme di dati strutturati in record e campi	un software che permette di visualizzare pagine Web	un elemento grafico presente nelle pagine Web che pubblicizza un prodotto o un altro sito	un dispositivo che permette la comunicazione tra il computer e la rete
371	Cosa indica la sigla MP3?	uno standard di compressione per le immagini fisse	uno standard di compressione per le immagini in movimento	una memoria temporanea del computer	uno standard di compressione audio
372	Cos'è un pacchetto?	un blocco di informazioni di grandezza prestabilita	l'insieme dei comandi di sistema	il software completo di gestione della rete	l'insieme delle informazioni sulle modalità di trasferimento dei dati
373	A cosa serve un programma di backup?	a recuperare dati o programmi cancellati per errore	a scaricare il sistema operativo dal disco fisso per dare spazio ad applicazioni che necessitano di grandi quantità di byte	ad ampliare le prestazioni dell'hard disk	ad effettuare copie di sicurezza di dati e programmi
374	Un virus informatico può infettare:	soltanto i dischi fissi	disco fisso, floppy disk e cd-rom	disco fisso e altre memorie scrivibili	soltanto le memorie di massa esterne
375	Quale delle seguenti affermazioni è vera?	l'invio di un messaggio di posta elettronica con priorità alta avviene solo dopo il pagamento per il corrispettivo del servizio	un messaggio di posta elettronica inviato con priorità alta, arriverà al destinatario prima di un messaggio di posta elettronica inviato con priorità bassa	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	solo i messaggi di posta elettronica con firma digitale possono essere inviati con priorità alta
376	Quale dei seguenti è un formato di compressione file?	ZIP	DOC	BMP	WAV
377	Quale dei seguenti è un formato di file immagine?	DLL	TIFF	PPT	MDB
378	Quale dei seguenti è un formato di file audio?	BAT	CHK	MP3	EXE
379	Cosa prevede una licenza software cd. shareware?	l'utente licenziatario può utilizzare il programma senza corrispondere alcun compenso all'autore del software che, quindi, lo mette a disposizione gratuitamente	l'utente licenziatario può utilizzare il software che è fornito con tutte le funzionalità e senza corrispondere alcun compenso all'autore. Durante l'uso, però, il programma visualizza degli annunci pubblicitari	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	il programma è fornito gratuitamente e con tutte le funzionalità. Insieme al programma è fornito anche il codice sorgente in modo che l'utente possa modificare il programma per migliorarlo e adeguarlo alle sue esigenze
380	Che cosa è una GUI?	Graphic Unlimited Internet	General User Internet	Graphic User Interface	Graphic Unlimited Interface
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	utilizzare una connessione attraverso un provider certificato	clickare due volte sull'icona del lucchetto che appare sulla barra di stato del browser	utilizzare un firewall
382	Quale delle seguenti operazioni aumenta il rischio di infettare il computer con un virus?	scaricare software non certificati	scaricare aggiornamenti dei programmi direttamente dal sito dei produttori degli stessi	scaricare file in formato RTF	scaricare file in formato PDF

N.	Domanda	A	B	C	D
383	Cosa si intende per «forwardare» un messaggio di posta elettronica?	rispondere al mittente del messaggio ricevuto	inserire un messaggio di posta elettronica in un folder diverso da quello relativo alla posta in entrata	cancellare il messaggio in modo irreversibile	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 CC. In questo modo tutti i destinatari sanno che il messaggio di posta elettronica è stato inviato ad altri	conservare in un archivio un messaggio di posta elettronica inviato	cancellare un messaggio in modo definitivo ed irreversibile	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?	Mosaic	Firefox	Opera	Eudora
386	Quale tra i seguenti non è un sistema operativo?	MAC Os	Linux	Windows	Pascal
387	Quale dei seguenti non è un formato di file immagine?	AAC	GIF	BMP	JPG
388	Cos'è un programma oggetto?	è un programma scritto in un linguaggio qualsiasi di programmazione	è un programma capace di elaborare dati	è un programma in grado di risolvere un problema specifico	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	una serie di componenti software	una operazione che si ripete fino a quando non si verificano delle particolari condizioni poste in precedenza	una periferica che svolge ciclicamente le stesse operazioni
390	Cosa è la compilazione di un programma?	è il passaggio dalla interfaccia a caratteri a quella grafica	è il controllo dello stato fisico e logico di un disco fisso	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)	è la compressione di un gruppo di file in modo che occupi meno spazio di memoria
391	Il sistema operativo risiede:	in memoria centrale	in memoria di massa	una parte in memoria centrale ed una parte in memoria di massa	è cablato all'interno di ogni terminale
392	Una struttura logica dei dati è:	la struttura che assumono i dati in memoria	la struttura che assumono i dati in fase di programmazione	la struttura che assumono i dati durante l'elaborazione	la struttura dei dati in fase di stampa
393	La struttura fisica dei dati è:	la struttura dei dati in fase di stampa	la struttura che assumono i dati in memoria	la struttura che assumono i dati in fase di programmazione	la struttura che i dati assumono durante l'elaborazione
394	Cosa è un diagramma di flusso?	la rappresentazione grafica di un algoritmo	la rappresentazione grafica dei vari stati di un elaboratore	la rappresentazione grafica dei dati immessi nell'elaboratore	la rappresentazione grafica del percorso dei dati all'interno dell'elaboratore
395	Cos'è il software?	i programmi utilizzati dall'utente	un particolare file	una serie di metodologie secondo le quali si utilizza l'elaboratore	l'insieme di componenti elettronici che formano l'elaboratore
396	Cosa è un loop?	un programma di utilità	un'istruzione nel linguaggio Pascal	un ciclo che si ripete all'interno di un programma finché non si verificano alcune condizioni	un'istruzione nel linguaggio cobol
397	Dove risiede un programma di utilità?	in memoria di massa	nel registro speciale di una CPU	nell'unità aritmetico logica	in memoria centrale

N.	Domanda	A	B	C	D
398	Cosa si intende per database?	un insieme di dati fisicamente connessi tra loro	l'insieme di dati non connessi tra loro	un insieme di dati logicamente connessi tra loro	un'unità periferica di memoria
399	Cos'è un programma?	l'insieme di dati registrati in memoria di massa	un insieme di istruzioni per risolvere un problema	la più piccola parte di un sistema operativo	l'insieme di regole fisse che governano lo scambio di messaggi tra due o più elementi di un sistema
400	Individuare tra i seguenti termini, quello che non si riferisce al software:	assemblatore	porta di I/O	caricatore	sistema operativo
401	Quale dei seguenti programmi è scritto in linguaggio simbolico?	assemblatore	binario	programma oggetto	programma sorgente
402	Quale è il linguaggio utilizzato per la creazione di pagine web?	HTTP	HTML	Basic	Cobol
403	Quale dei seguenti è un sistema operativo open source?	MAC OS	DOS	Windows	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?	Freeware	Limitedware	Bannerware	Shareware
405	Quale delle seguenti è un'estensione di un file immagine?	.bak	.gif	.tmp	.php
406	Quale delle seguenti è un'estensione di un file audio?	.tiff	.zip	.asp	.wav
407	Chi è l'autore della Psicologia del bambino o pedagogia sperimentale?	Demolins	Ferrière	Claparède	Decroly
408	Chi creò il metodo dei progetti?	Kilpatrick	Washburne	Blondel	Lietz
409	Chi è l'autore dei Principi di educazione dell'uomo?	Bloom	Froebel	Bruner	Skinner
410	Per Piaget lo stadio preoperatorio appare e matura:	da 0 a 2 anni	da 0 a 18 mesi	dai 2 anni ai 6 anni	dai 18 mesi ai 6 anni
411	Cosa sono le attitudini?	apprendimenti acquisiti in particolari attività	interessi e atteggiamenti che orientano l'individuo verso un'attività	preferenze per una determinata attività	requisiti necessari all'esecuzione di un'attività
412	Su quanti tipi di apprendimento è costruita la tassonomia di Gagné (1965)?	otto	sei	quattro	nove
413	L'interdisciplinarietà è:	la giustapposizione di discipline diverse senza alcun rapporto tra loro	un riferimento alla singola materia come insieme di fatti e conoscenze	il procedere parallelo di due o più discipline che si giustappongono all'interno di un determinato settore di conoscenze	il rapporto interattivo tra varie discipline
414	La tiflopedagogia:	riguarda le problematiche dei soggetti portatori di handicap psico-fisico	è una branca della pedagogia speciale	s'interessa dei problemi dei soggetti portatori di handicap visivo	è una branca dell'antropologia culturale
415	Chi pronunciò nel 1900, all'Accademia dei Lincei, un famoso intervento su Il concetto scientifico della pedagogia?	Gentile	Pestalozzi	Borghi	De Bartolomeis
416	Chi stabilì una gerarchia delle conoscenze secondo una scala teorica che partiva dalla biologia per giungere alla filosofia?	Brezinka	Röhrs	Hessen	Scheffler
417	Quale esponente dell'illuminismo sosteneva che «l'uomo è come una statua» capace di apprendere attraverso lo svolgimento delle dinamiche sensoriali?	Condillac	Hobbes	Diderot	Helvetius
418	In che anno è nata la nuova Associazione Pedagogica Italiana?	1965	1960	1950	1955
419	In quale paese europeo si sviluppò il movimento pedagogico denominato filantropismo?	Italia	Inghilterra	Francia	Germania
420	L'apprendimento in cui il dato conoscitivo risulta ben distinto da eventuali elementi sbagliati o indesiderabili si dice:	apprendimento per errori	apprendimento per prove	apprendimento per impressione	apprendimento empirico

N.	Domanda	A	B	C	D
421	Come viene definita la dottrina o teoria dei valori?	meritologia	anomia	premiatismo	assiologia
422	La psicologia è una scienza che studia il comportamento inteso come:	espressione dei condizionamenti ambientali	espressione della maturità	espressione della personalità	espressione dei sentimenti
423	Cosa s'intende in psicologia per desiderabilità sociale?	una variabile che indica lo stato emotivo di una persona	il bisogno di offrire un'immagine positiva e socialmente accettabile di sé	la capacità di descrivere le caratteristiche differenziali delle persone in base ai loro comportamenti	il lavoro di ricerca posto alla base di un test psicologico
424	Quale dei seguenti costituisce un metodo d'indagine della psicologia?	metodo sperimentale	metodo razionale	metodo intuitivo	metodo ipotetico-deduttivo
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	sono affettivamente dipendenti dalle persone	hanno paura delle proprie emozioni	hanno difficoltà di problem-solving	sone?
426	È vero che uno stato di malessere organico influisce sulla psiche?	sì, sempre	raramente	sì, ma soltanto quando l'individuo presenta anche disturbi psichici	no, in nessun caso
427	Cosa studiano i teorici S-R?	i comportamenti istintivi e quelli razionali	la ripetizione di un atto non finalizzato alla soddisfazione di un bisogno	le forme di pensiero umano, con particolare riferimento ai sillogismi e ai ragionamenti	i comportamenti intesi come rapporto tra stimoli e risposte
428	Il rinforzo positivo consiste:	in un esercizio ripetuto per migliorare la memoria e l'apprendimento	in una ricompensa che aumenta la frequenza di emissione di una risposta	in un esercizio mentale che ha bisogno di particolare concentrazione	in uno sforzo muscolare
429	In cosa consiste il trattamento psicologico dei capricci infantili?	nel proteggere il bambino dalle difficoltà e dalle frustrazioni	nel non erogare alcuna attenzione ai bambini che attuano comportamenti disadattivi per evitare di rinforzarli	nel rispondere prontamente ad ogni richiesta	nel punire sistematicamente i comportamenti disadattivi
430	Secondo i behavioristi i disturbi del comportamento:	risultano a volte innati, a volte appresi	sono appresi, cioè determinati dal rapporto tra individuo e ambiente	sono sempre innati	corrispondono a tare ereditarie
431	Quale tecnica viene utilizzata dai behavioristi nel trattamento dei disturbi comportamentali?	l'analisi del transfert	l'analisi dei sogni	il training autogeno	la desensibilizzazione sistematica
432	In cosa consiste l'assimilazione delle norme?	nell'identificare le proprie iniziative con le norme sociali	nel modellare i propri impulsi secondo le esigenze ambientali	nell'accettare i modelli suggeriti dall'ambiente	nell'accettare indiscriminatamente tutte le norme sociali
433	Cosa s'intende in psicologia per «seconda nascita»?	il riprendersi da un periodo di depressione	la sindrome del nido vuoto	l'entrata del bambino nell'età dell'adolescenza	la crisi della maternità
434	La collera è:	un'emozione inutile	un'emozione sana e necessaria, a patto di mantenerla sotto controllo	un'emozione volgare	un'emozione insana
435	Secondo la teoria organismica di Goldstein, l'organismo:	è molto meno delle sue parti costitutive	corrisponde alla somma delle parti che lo costituiscono	è ben più della somma delle parti che lo costituiscono	è costituito in parti uguali da psiche e soma
436	La formazione della personalità è determinata:	prevalentemente da fattori acquisiti	prevalentemente da fattori ambientali	prevalentemente da fattori innati	dall'interazione dinamica fra ereditarietà e ambiente
437	Cos'è l'analisi bioenergetica?	un modo irrazionale di affrontare i problemi	un modo per riattivare il desiderio sessuale	un metodo per riattivare la circolazione dell'energia bloccata da conflitti psicologici irrisolti	un modo di curare i dolori viscerali
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	una struttura dinamica che comprende le caratteristiche biologiche e psichiche dell'individuo	la struttura ereditaria sulla quale si innestano le influenze ambientali	la personalità tipica del bambino che si modifica durante lo sviluppo

N.	Domanda	A	B	C	D
439	Cosa sono il temperamento e il carattere?	il temperamento è determinato dalle interazioni con l'ambiente, il carattere è ereditario	il temperamento si riferisce agli aspetti volitivi della personalità, il carattere abbraccia i fattori affettivi	il temperamento si riferisce ai fattori emotivi e costituzionali della persona, il carattere riguarda i fattori volitivi	entrambi sinonimo di personalità
440	Che tipo di personalità ha un soggetto psicopatico?	antisociale	depressa e malinconica	aggressiva	fobico-ossessiva
441	La coscienza può essere definita come:	controllo razionale della propria mente	senso del dovere e responsabilità sociale	controllo morale delle azioni	consapevolezza delle proprie azioni e delle motivazioni sottostanti
442	Nella teoria psicoanalitica l'inconscio è un complesso dinamico di:	esperienze rimosse	pensieri e aspettative sul futuro	tendenze e desideri attuali	esperienze piacevoli del passato
443	Quante volte si sogna durante la notte?	al massimo una o due volte	sempre	da tre a cinque volte	quasi mai
444	Cos'è l'onirismo?	uno stato di disorientamento accompagnato da allucinazioni	un disturbo della coscienza che si verifica durante la fase REM	l'indagine scientifica sull'attività onirica effettuata nei laboratori del sonno	lo studio dei sogni
445	Qual è il più elementare fenomeno psichico?	la creatività	la sensazione	la memoria	la percezione
446	Cos'è l'attenzione?	la capacità di captare, contemporaneamente agli stimoli ricercati, altri oggetti del campo percettivo che costituiscono elementi di disturbo	la capacità di mettere a fuoco tutto il campo percettivo evitando che una parte di esso sfugga alla propria osservazione	uno sforzo di volontà	un processo di selezione delle percezioni
447	Cos'è l'immaginazione?	la rappresentazione fedele degli oggetti del nostro ambiente così come appaiono ai nostri organi di senso	l'elaborazione delle caratteristiche degli oggetti così come le abbiamo percepite	una funzione psichica che permette la produzione di immagini e non ha collegamenti con il reale	un'elaborazione della mente puramente fantastica
448	Cos'è l'intuizione?	l'introspezione, ossia l'analisi dell'interiorità	la prima fase della conoscenza	la conoscenza casuale di un evento	la comprensione improvvisa della soluzione di un problema
449	Cos'è la depressione?	una specie di male dell'anima	il desiderio inconscio di incontrare uno psicoterapeuta	un'alterazione dell'umore verso una tristezza profonda	una malattia che colpisce tutti in un preciso momento della propria vita
450	Il ragionamento si dice deduttivo quando:	partendo da un numero minimo di dati si ricava un'ipotesi da verificare	richiede di ricavare una legge partendo da un numero minimo di dati	partendo da determinate premesse, mediante l'analisi e l'astrazione, giunge a una conclusione logica	giudica la validità di un pensiero o di un'azione utilizzando modelli o parametri di riferimento
451	Quale di questi fattori ostacola il pensiero produttivo?	la rigidità percettiva e cognitiva	la creatività	l'immaginazione	l'assenza di esperienze specifiche
452	Cos'è il capro espiatorio?	una vittima di pregiudizi sociali	uno stereotipo	un oggetto di culto presso i popoli primitivi	un tabù sessuale
453	Quali sono le emozioni primarie riscontrabili nel neonato?	piacere, sorpresa, collera	amore, paura, ira	paura, amore, vergogna	amore, gelosia, invidia
454	Quale dei seguenti fattori contribuisce al costituirsi della sicurezza di sé?	lo sviluppo percettivo	lo sviluppo emotivo-affettivo	il temperamento	l'apprendimento scolastico
455	Il bisogno materno è determinato:	da fattori sia innati che ambientali	esclusivamente da fattori ambientali	esclusivamente da fattori innati	esclusivamente da influenze istintive
456	Quale dei seguenti termini indica un meccanismo di difesa?	frustrazione	riflessione	repressione	rimozione
457	Quale termine viene utilizzato nel linguaggio scientifico per indicare la psicologia della forma?	behaviorismo	input	Gestalt	condizionamento
458	Cosa s'intende per pensiero divergente?	la capacità di fornire un'unica soluzione, quella esatta, ad un problema dato	la capacità di porre problemi	la capacità di fornire risposte diverse ad un unico problema	lo spirito critico

N.	Domanda	A	B	C	D
459	Quale delle seguenti affermazioni non rientra nei presupposti dell'attivismo?	l'educazione è essenziale	la scuola del lavoro, per quanto valida, non potrà mai sostituire la scuola dello studio	l'alunno deve ricoprire un ruolo centrale nel processo educativo	la teoria deve seguire la prassi
460	Cosa indica il termine insight?	una comprensione immediata	un'emozione repressa	un'abitudine	un insuccesso
461	Cosa s'intende per condizionamento operante?	un comportamento attivo	un comportamento patologico	un comportamento passivo	una punizione
462	Chi gettò le basi della psicologia cognitiva?	Piaget	Vygotsky	Skinner	Rousseau
463	Quanti sono gli stadi dello sviluppo dell'intelligenza distinti da Piaget?	due	sei	cinque	quattro
464	Cosa s'intende per periodo di latenza?	la fase edipica	la fase della piena maturazione sessuale	la fase della pubertà	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	la motricità	l'aggressività	lo sviluppo sessuale
466	Quale pediatra e terapeuta per l'infanzia parla di spazio transizionale?	Spitz	Skinner	Winnicott	Piaget
467	Quale dei seguenti non rientra tra i fattori ereditari che influenzano lo sviluppo psichico di un individuo?	l'attività motoria	le influenze familiari	il ritmo di sviluppo	la costituzione somatica
468	Quale delle seguenti viene considerata la prima crisi evolutiva di un individuo?	la crisi di latenza	la fase del no	la crisi edipica	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	un difetto dell'apparato scheletrico	un disturbo neurologico	la maggiore specializzazione dell'emisfero destro
470	Cos'è lo schema corporeo?	la formazione della struttura ossea	la raggiunta maturazione dell'intero apparato scheletrico	la rappresentazione mentale del nostro corpo	la rappresentazione grafica del nostro corpo
471	Qual è il periodo della vita in cui si colloca la fase orale?	dalla nascita a un anno e mezzo	da sei mesi a un anno	da sei a dodici anni	da un anno e mezzo a tre anni
472	Come viene definita in psicologia una reazione affettiva prodotta da uno stimolo ambientale?	motivazione	sensazione	apprendimento	emozione
473	Che cosa s'intende per folk psychology?	le credenze che ciascuno segue per interpretare il comportamento proprio e quello altrui	lo studio delle influenze storico-culturali sulle trasformazioni psichiche dell'individuo	la psicologia che si occupa delle società primitive	la scienza che studia le relazioni tra alcuni processi psichici e il sistema nervoso
474	Uno stimolo è sempre:	un fenomeno visivo	un ricordo	un'emozione	un'informazione
475	Quale studioso si è occupato in particolare della pluralità delle intelligenze?	Vygotsky	Bruner	Gardner	Piaget
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?	condizionamento operante	condizionamento classico	modellamento	imitazione
477	Di quale funzione è responsabile l'area di Broca?	memoria	linguaggio	percezione	attenzione
478	Su quale attività mentale compì i propri studi Hermann Ebbinghaus?	percezione	memoria	apprendimento	linguaggio
479	Quale di questi autori parlò di inconscio collettivo?	Freud	Sartre	Jung	Lacan
480	Come è definita, nella teoria di Freud, la struttura della psiche che rappresenta la parte più razionale?	Sé	Es	Io	Super-Io
481	Che cosa s'intende per condizionamento classico?	apprendimento per cui uno stimolo neutro produce la risposta causata originariamente dallo stimolo incondizionato	apprendimento per cui uno stimolo incondizionato produce la risposta causata originariamente dallo stimolo condizionato	apprendimento per cui uno stimolo condizionato produce la risposta causata originariamente dallo stimolo incondizionato	apprendimento per cui uno stimolo neutro produce la risposta causata originariamente dallo stimolo condizionato
482	Come si definiscono le unità di base del linguaggio?	balbettii	morfemi	fonemi	sillabe

N.	Domanda	A	B	C	D
483	Secondo gli psicologi della Gestalt la strutturazione percettiva dipende:	dal pensiero e dal ragionamento	da processi mentali innati	dal cervello che riproduce gli oggetti	dalle informazioni sensoriali
484	Quale noto psicologo americano ha messo in rilievo l'importanza dell'empatia nella relazione di aiuto fra terapeuta e paziente?	Lewin	Rogers	Maslow	Bruner
485	Il flooding («inondamento») è una tecnica psicoterapeutica:	mirante al superamento delle difficoltà interpersonali del paziente fobico	mirante a indurre il paziente depresso a fronteggiare situazioni temute	tesa a bloccare il meccanismo di mantenimento delle fobie rappresentato dal comportamento di esitamento	atta a stimolare il pensiero creativo
486	Cosa sono le motivazioni primarie?	impulsi di carattere fisiologico	stimoli ad apprendere nella prima infanzia	caratteri psicologici congeniti	impulsi di carattere acquisito
487	Cosa s'intende in psicologia per linguaggio olofrastico?	linguaggio in cui la frase intera significa una sola parola	linguaggio estremamente elaborato	linguaggio in cui la singola parola funziona come frase intera	linguaggio cifrato
488	Cosa s'intende per differenziale semantico?	incapacità di riconoscere i significati delle parole	tecnica di analisi lessicale	tecnica di valutazione psicologica	difficoltà di espressione linguistica
489	Quale psicologo contemporaneo ha parlato di intelligenza emotiva?	Rogers	Bruner	Maslow	Goleman
490	Cosa s'intende per aprassia ideativa?	incapacità di affermare le proprie idee	incapacità di coordinare i movimenti	incapacità di riprodurre strutture complesse	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?	conflitto di classe	teoria dell'evoluzione	movimento sociale	mobilità sociale
492	Di quale religione si occupa Weber nei suoi studi sul capitalismo?	ebraismo	calvinismo	islamismo	cattolicesimo
493	Quale aspetto sociale riguarda la teoria dell'etichettamento?	i gruppi di pressione	la famiglia	la devianza	il razzismo
494	Come è definito, in un gruppo di lavoro, il totale assoggettamento dei suoi membri alla volontà del leader?	iperconformismo	metacomunicazione	sincronizzazione	alienazione
495	Quale studioso eseguì ricerche sulle cause sociali dei suicidi, riconoscendone le radici nella mancanza di coesione sociale?	Durkheim	Weber	Simmel	Pareto
496	Chi formulò la teoria dell'azione sociale?	Merton	Parsons	Blumer	Wright Mills
497	Qual è il più antico metodo di ricerca sociologica?	l'intervista	il cartogramma	l'osservazione	il campionamento
498	Quale tipo di indagine richiede un rapporto diretto tra il ricercatore e il soggetto in esame?	questionario	campionamento	cartogramma	intervista
499	Quale aspetto del comportamento sociale rilevavano gli esperimenti di Milgram?	il capro espiatorio	la pressione dei gruppi	l'obbedienza all'autorità	l'effetto Pigmalione
500	Quale studioso fornisce la più classica definizione delle élite, i gruppi di individui che in una società detengono il potere?	Marcuse	Pareto	Asch	Weber
501	Cos'è il Welfare State?	una società in cui la maggior parte della forza lavoro è impegnata nel terziario	una società dominata in generale da rapporti capitalistici	l'adozione da parte dello Stato di una politica economica volta ad attenuare le disuguaglianze	un sistema economico in continua evoluzione sotto la spinta del progresso tecnico
502	Chi sostenne che qualunque forma di governo è oligarchica, perché c'è sempre una maggioranza che domina una minoranza?	Durkheim	Marx	Weber	Mosca
503	Per quale teoria è noto lo psicologo sociale Kurt Lewin?	teoria del conflitto	teoria della falsa coscienza	teoria del campo	teoria delle regole e dei ruoli
504	In quale paese nacque l'antropologia?	Germania	Francia	Inghilterra	Stati Uniti
505	Alle idee di quale scienziato si ispira la teoria degli stadi di sviluppo di Herbert Spencer?	Darwin	Newton	Lamarck	Lombroso

N.	Domanda	A	B	C	D
506	Quali sono le due categorie fondamentali dell'analisi di Tönnies?	bello e utile	legge e giustizia	comunità e società	natura e spirito

1 C	58 D	115 A	172 A	229 A	286 A	343 A	400 B	457 C
2 A	59 A	116 C	173 A	230 A	287 D	344 B	401 D	458 C
3 D	60 C	117 A	174 A	231 A	288 D	345 B	402 B	459 B
4 A	61 D	118 B	175 C	232 A	289 C	346 C	403 D	460 A
5 C	62 D	119 D	176 D	233 C	290 B	347 B	404 D	461 A
6 B	63 A	120 C	177 B	234 A	291 A	348 B	405 B	462 A
7 D	64 B	121 A	178 A	235 A	292 B	349 A	406 D	463 D
8 B	65 D	122 A	179 D	236 B	293 B	350 A	407 C	464 D
9 C	66 C	123 A	180 A	237 D	294 A	351 D	408 A	465 A
10 A	67 D	124 D	181 B	238 C	295 B	352 D	409 B	466 C
11 C	68 C	125 D	182 D	239 A	296 D	353 D	410 D	467 B
12 B	69 D	126 A	183 A	240 A	297 A	354 B	411 D	468 D
13 C	70 D	127 D	184 D	241 C	298 B	355 C	412 A	469 A
14 A	71 B	128 A	185 B	242 B	299 A	356 D	413 D	470 C
15 D	72 B	129 C	186 A	243 B	300 C	357 B	414 B	471 A
16 A	73 C	130 B	187 B	244 D	301 B	358 A	415 A	472 D
17 C	74 B	131 D	188 D	245 B	302 A	359 B	416 C	473 A
18 A	75 D	132 B	189 B	246 C	303 B	360 C	417 A	474 D
19 B	76 B	133 A	190 D	247 C	304 D	361 D	418 C	475 C
20 D	77 B	134 B	191 D	248 C	305 A	362 B	419 D	476 C
21 A	78 A	135 D	192 C	249 C	306 C	363 B	420 C	477 B
22 B	79 B	136 D	193 A	250 C	307 B	364 D	421 D	478 B
23 A	80 B	137 B	194 B	251 D	308 A	365 D	422 C	479 C
24 A	81 C	138 C	195 B	252 C	309 D	366 B	423 B	480 C
25 A	82 C	139 A	196 D	253 D	310 D	367 B	424 A	481 D
26 B	83 D	140 B	197 B	254 A	311 C	368 C	425 D	482 C
27 C	84 A	141 B	198 C	255 D	312 A	369 D	426 C	483 B
28 B	85 B	142 B	199 A	256 C	313 C	370 B	427 D	484 B
29 D	86 D	143 C	200 B	257 A	314 D	371 D	428 B	485 C
30 B	87 D	144 B	201 C	258 A	315 A	372 A	429 B	486 A
31 D	88 B	145 A	202 C	259 C	316 B	373 D	430 B	487 C
32 D	89 B	146 D	203 A	260 A	317 C	374 C	431 D	488 C
33 A	90 B	147 C	204 B	261 D	318 B	375 C	432 B	489 D
34 A	91 A	148 B	205 C	262 A	319 A	376 A	433 C	490 D
35 A	92 C	149 D	206 D	263 A	320 A	377 B	434 B	491 D
36 D	93 D	150 B	207 D	264 B	321 C	378 C	435 C	492 B
37 C	94 D	151 B	208 A	265 A	322 C	379 C	436 D	493 C
38 D	95 B	152 D	209 A	266 C	323 D	380 C	437 C	494 A
39 B	96 B	153 D	210 C	267 B	324 C	381 A	438 A	495 A
40 D	97 D	154 C	211 B	268 C	325 C	382 A	439 C	496 B
41 C	98 B	155 D	212 D	269 B	326 A	383 D	440 A	497 C
42 D	99 B	156 B	213 C	270 C	327 C	384 D	441 D	498 D
43 D	100 C	157 D	214 C	271 B	328 C	385 D	442 A	499 C
44 A	101 D	158 A	215 B	272 C	329 D	386 D	443 A	500 B
45 B	102 A	159 D	216 B	273 B	330 B	387 A	444 A	501 C
46 A	103 D	160 B	217 C	274 D	331 B	388 D	445 B	502 D
47 A	104 A	161 D	218 D	275 C	332 A	389 A	446 D	503 C
48 D	105 C	162 C	219 D	276 C	333 C	390 C	447 B	504 C
49 C	106 B	163 C	220 C	277 C	334 A	391 C	448 D	505 A

50 B	107 B	164 C	221 C	278 B	335 D	392 B	449 C	506 C
51 A	108 B	165 D	222 C	279 A	336 B	393 B	450 C	
52 C	109 C	166 B	223 A	280 D	337 B	394 A	451 A	
53 A	110 A	167 A	224 D	281 B	338 A	395 C	452 A	
54 B	111 B	168 D	225 B	282 D	339 D	396 C	453 B	
55 C	112 D	169 A	226 A	283 B	340 B	397 A	454 B	
56 B	113 A	170 A	227 B	284 C	341 D	398 C	455 C	
57 C	114 B	171 B	228 D	285 C	342 D	399 B	456 D	