



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca

Prova di veterinaria Anno Accademico 2015/2016

Test di Chimica

Domanda N. 1	Quale/i delle seguenti affermazioni su elementi, miscele e composti è/sono corretta/e? 1. Le miscele devono contenere almeno due composti. 2. I composti devono contenere almeno due elementi. 3. Due elementi diversi reagiscono tra di loro per dare sempre lo stesso composto binario.
A)	Solo 2
B)	Solo 3
C)	Solo 1 e 2
D)	Solo 2 e 3
E)	Solo 1

Domanda N. 2	20 g di NaOH sono sciolti in 500 mL di acqua. Qual è il volume minimo di questa soluzione necessario per neutralizzare 25 mL di una soluzione 1 mol/L di H₂SO₄(aq)? “Si assuma massa atomica relativa: H = 1; O = 16; Na = 23; S = 32”
A)	50 mL
B)	25 mL
C)	12,5 mL
D)	75 mL
E)	100 mL

Domanda N. 3	Data la seguente reazione di ossidoriduzione tra ioni ossalato (C₂O₄²⁻) e ioni permanganato (MnO₄⁷⁻) in soluzione acquosa acida: 5 C₂O₄²⁻ (aq) + 2 MnO₄⁷⁻ (aq) + 16 H⁺(aq) → 10 CO₂(g) + 2 Mn²⁺(aq) + 8 H₂O(l) Quale delle seguenti affermazioni è corretta?
A)	Il carbonio viene ossidato
B)	Il carbonio viene ridotto
C)	L'idrogeno viene ridotto
D)	L'idrogeno viene ossidato
E)	Il manganese viene ossidato

Domanda N. 4	Quale delle seguenti coppie di sostanze reagendo dà una soluzione con pH inferiore a 7?
A)	CO ₂ (g) + H ₂ O(l)
B)	CaO(s) + H ₂ O(l)
C)	K ₂ CO ₃ (s) + H ₂ O(l)
D)	Mg(s) + H ₂ O(l)
E)	NH ₃ (g) + H ₂ O(l)

Domanda	L'isotopo di un elemento è ${}_{13}^{27}X$.
---------	---



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca

N. 5	Qual è la posizione dell'elemento X nella Tavola Periodica?
A)	Periodo: 3; Gruppo: 13
B)	Periodo: 2; Gruppo: 13
C)	Periodo: 3; Gruppo: 9
D)	Periodo: 4; Gruppo: 9
E)	Periodo: 5; Gruppo: 1

Domanda N. 6	Data l'equazione: $a \text{NH}_3 + b \text{O}_2 \rightarrow 4 \text{NO} + c \text{H}_2\text{O}$ Quale valore deve avere il coefficiente b affinché l'equazione sia bilanciata?
A)	5
B)	4
C)	10
D)	8
E)	3

Domanda N. 7	Il sodio ha numero atomico 11 e il magnesio 12. Lo ione Na^+ è più grande dello ione Mg^{2+}. Quale delle seguenti affermazioni spiega la differenza di grandezza tra gli ioni?
A)	L'atomo di magnesio ha una carica nucleare maggiore dell'atomo di sodio
B)	Lo ione sodio ha più elettroni dello ione magnesio
C)	Lo ione magnesio ha meno orbitali dello ione sodio
D)	L'atomo di sodio è più elettronegativo dell'atomo di magnesio
E)	L'atomo di sodio acquista un solo elettrone

Domanda N. 8	Le molecole e gli ioni nell'elenco di seguito contengono azoto: N_2 NH_4^+ NO NO_2^- N_2O_4 N_2H_4 Quale delle seguenti opzioni riporta correttamente la sequenza di molecole e ioni in ordine crescente di ossidazione dell'azoto dal più negativo al più positivo?
A)	NH_4^+ , N_2H_4 , N_2 , NO , NO_2^- , N_2O_4
B)	NO_2^- , N_2H_4 , N_2 , NO , N_2O_4 , NH_4^+
C)	NO_2^- , N_2O_4 , NH_4^+ , NO , N_2H_4 , N_2
D)	N_2 , NO , N_2H_4 , NO_2^- , NH_4^+ , N_2O_4
E)	N_2H_4 , NH_4^+ , N_2 , NO , NO_2^- , N_2O_4

Domanda N. 9	Il propano reagisce con l'ossigeno secondo la reazione indicata di seguito: $\text{C}_3\text{H}_8(\text{g}) + 5 \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 3 \text{CO}_2(\text{g}) + 4 \text{H}_2\text{O}(\text{g})$ Se 100 cm^3 di propano vengono miscelati con 900 cm^3 di ossigeno, qual è il volume di gas totale che rimarrà alla fine della reazione, assumendo che i volumi di tutti i gas siano misurati alla stessa temperatura e pressione?
A)	1100 cm^3
B)	700 cm^3
C)	300 cm^3
D)	1300 cm^3
E)	1700 cm^3

Domanda N. 10	Tutte le equazioni sottostanti descrivono reazioni acido-base. In quale delle reazioni il composto sottolineato si comporta da acido di Lewis e non da acido di Brønsted-
------------------	--



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca

	Lowry?
A)	$\text{NH}_3 + \text{BCl}_3 \rightarrow \text{H}_3\text{NBCl}_3$
B)	$\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$
C)	$\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$
D)	$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow [\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_5\text{OH}]^+ + \text{H}_3\text{O}^+$
E)	$\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{H}_2\text{NO}_3^+ + \text{HSO}_4^-$

Domanda N. 11	Quanto idrossido di potassio è presente in 25 cm³ di una soluzione di idrossido di potassio 1,5 M? "Si assuma massa atomica relativa: H = 1; O = 16; K = 39"
A)	2,1 g
B)	2,7 g
C)	1,7 g
D)	3,3 g
E)	3,7 g

Domanda N. 12	Date le tre coppie di sostanze indicate di seguito, si identifichi per ogni coppia quale sostanza presenta forze intermolecolari maggiori. 1. CH ₄ e CBr ₄ 2. N ₂ e NO 3. CH ₃ CH ₂ CH ₂ NH ₂ e (CH ₃) ₃ N [Si assumano temperatura e pressione standard (STP)]
A)	1: CBr ₄ , 2: NO, 3: CH ₃ CH ₂ CH ₂ NH ₂
B)	1: CBr ₄ , 2: N ₂ , 3: (CH ₃) ₃ N
C)	1: CBr ₄ , 2: N ₂ , 3: CH ₃ CH ₂ CH ₂ NH ₂
D)	1: CH ₄ , 2: NO, 3: (CH ₃) ₃ N
E)	1: CH ₄ , 2: N ₂ , 3: (CH ₃) ₃ N

Domanda N. 13	La tabella sottostante mostra a quale gruppo della Tavola Periodica appartengono i singoli elementi: <table border="1" data-bbox="502 1400 774 1780"><thead><tr><th>Elemento</th><th>Gruppo</th></tr></thead><tbody><tr><td>B</td><td>13</td></tr><tr><td>Br</td><td>17</td></tr><tr><td>C</td><td>14</td></tr><tr><td>F</td><td>17</td></tr><tr><td>H</td><td>1</td></tr><tr><td>N</td><td>15</td></tr><tr><td>O</td><td>16</td></tr><tr><td>P</td><td>15</td></tr></tbody></table> Quale delle seguenti molecole o ioni ha la stessa forma della fosfina (PH₃)?	Elemento	Gruppo	B	13	Br	17	C	14	F	17	H	1	N	15	O	16	P	15
Elemento	Gruppo																		
B	13																		
Br	17																		
C	14																		
F	17																		
H	1																		
N	15																		
O	16																		
P	15																		
A)	H ₃ O ⁺																		
B)	BrF ₃																		
C)	CO ₃ ²⁻																		
D)	BF ₃																		
E)	NO ₃ ⁻																		

Domanda	Quale delle seguenti espressioni matematiche mostra come calcolare il pH di una
---------	--



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca

N. 14	soluzione acquosa di acido solforico 0,002 M?
A)	$\text{pH} = -\log_{10} 0,004$
B)	$\text{pH} = \log_{10} 0,004$
C)	$\text{pH} = -\log_{10} 0,001$
D)	$\text{pH} = -\log_{10} 0,002$
E)	$\text{pH} = \log_{10} 0,002$

Domanda N. 15	Un campione d'aria è chiuso in un contenitore a temperatura ambiente (20 °C) e viene portato a una temperatura di -100 °C alla quale sia l'acqua che l'anidride carbonica sono allo stato solido. Quale delle seguenti righe mostra il tipo di miscuglio che si ottiene a 20 °C e a -100 °C in questo esperimento?																		
	<table border="1"><thead><tr><th>Riga</th><th>20 °C</th><th>-100 °C</th></tr></thead><tbody><tr><td>1</td><td>Omogeneo (gas)</td><td>Eterogeneo (solido + gas)</td></tr><tr><td>2</td><td>Eterogeneo (gas)</td><td>Omogeneo (solido + gas)</td></tr><tr><td>3</td><td>Omogeneo (gas)</td><td>Eterogeneo (liquido + gas)</td></tr><tr><td>4</td><td>Eterogeneo (gas)</td><td>Omogeneo (liquido + gas)</td></tr><tr><td>5</td><td>Omogeneo (gas)</td><td>Omogeneo (solido)</td></tr></tbody></table>	Riga	20 °C	-100 °C	1	Omogeneo (gas)	Eterogeneo (solido + gas)	2	Eterogeneo (gas)	Omogeneo (solido + gas)	3	Omogeneo (gas)	Eterogeneo (liquido + gas)	4	Eterogeneo (gas)	Omogeneo (liquido + gas)	5	Omogeneo (gas)	Omogeneo (solido)
Riga	20 °C	-100 °C																	
1	Omogeneo (gas)	Eterogeneo (solido + gas)																	
2	Eterogeneo (gas)	Omogeneo (solido + gas)																	
3	Omogeneo (gas)	Eterogeneo (liquido + gas)																	
4	Eterogeneo (gas)	Omogeneo (liquido + gas)																	
5	Omogeneo (gas)	Omogeneo (solido)																	
A)	Riga 1																		
B)	Riga 2																		
C)	Riga 3																		
D)	Riga 4																		
E)	Riga 5																		

Domanda N. 16	L'ammoniaca (NH₃) ha un punto di ebollizione pari a -33 °C. La fosfina (PH₃) ha invece un punto di ebollizione pari a -88 °C. Quale delle seguenti affermazioni spiega perché hanno punti di ebollizione così differenti?
A)	La NH ₃ forma ponti idrogeno intermolecolari più facilmente della PH ₃
B)	La NH ₃ è una molecola più grande della PH ₃
C)	La NH ₃ è un composto ionico. La PH ₃ è un composto molecolare
D)	La NH ₃ ha una massa inferiore alla PH ₃
E)	La NH ₃ ha una struttura molto grande. La PH ₃ ha una struttura molecolare semplice

Test di Logica

Domanda N. 17	Recenti studi hanno dimostrato che viaggiare o allontanarsi dal luogo in cui si vive e dalle proprie abitudini ha effetti positivi sulla creatività e sui processi mentali: chi non va mai in vacanza e lavora troppo è meno efficiente e creativo di chi invece si concede una pausa e si allontana dalla quotidianità. Per essere più produttivi è consigliabile, quindi, andare in vacanza per due ragioni: in primo luogo, nella routine quotidiana, i problemi che percepiamo vicini a noi tendono a essere affrontati in modo troppo rigido; in secondo luogo, quando ci si allontana dalla quotidianità, la mente si apre a possibilità più ampie. Nel gergo della psicologia, viaggiare aiuta ad "allentare le catene dei processi cognitivi". Quale delle seguenti affermazioni esprime il messaggio principale del brano precedente?
A)	Si dovrebbe andare in vacanza per essere più produttivi
B)	Viaggiare apre la mente



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca

C)	Andare in vacanza irrigidisce i processi cognitivi
D)	I problemi troppo vicini a chi li deve affrontare vengono gestiti in modo poco creativo
E)	Alcuni studi scientifici hanno dimostrato i benefici che si traggono dal viaggiare

Domanda N. 18	<p>La musica ad alto volume degli stereo in auto può causare incidenti. Uno studio ha dimostrato che una legge che stabilisca il volume massimo consentito nelle auto ridurrebbe gli incidenti mortali. Secondo questo studio, i tempi di reazione diminuiscono fino al 20% quando il livello del rumore raggiunge i 95 decibel. Un simile ritardo potrebbe essere fatale, anche se si guida a velocità moderata. Il rumore più forte usato in tale studio era minore del volume massimo di un tipico stereo per auto (110 decibel) e molto più basso dei 170 decibel dello stereo più potente.</p> <p>Quale delle seguenti affermazioni, se considerata vera, rafforza quanto sostenuto dal brano?</p>
A)	Nei referti medico-legali la musica ad alto volume è stata identificata come una delle cause di incidenti mortali
B)	È stato dimostrato che distrazioni, come il vociare dei bambini e l'abbaiare dei cani, causano più incidenti rispetto alla musica ad alto volume
C)	Studi recenti hanno mostrato che una tale legge sarebbe difficile da far rispettare
D)	I partecipanti allo studio sopra descritto erano dieci
E)	I giovani, in media, hanno tempi di reazione più brevi rispetto agli anziani

Domanda N. 19	<p>Viaggiare in prima classe equivale a viaggiare con tutte le comodità. Monica non viaggia in prima classe, quindi non avrà tutte le comodità.</p> <p>Quale delle seguenti affermazioni ha la stessa struttura logica del suddetto ragionamento?</p>
A)	Indossare scarpe troppo strette equivale ad avere dolore ai piedi. Le scarpe di Monica non sono troppo strette, quindi Monica non avrà dolore ai piedi
B)	Indossare delle scarpe troppo strette equivale ad avere dolore ai piedi. Monica ha dolore ai piedi, quindi le sue scarpe saranno troppo strette
C)	Viaggiare in seconda classe equivale a viaggiare con molte altre persone. Monica non viaggia con molte altre persone, quindi non starà viaggiando in seconda classe
D)	Viaggiare in prima classe equivale a viaggiare con tutte le comodità. Monica viaggia in prima classe, quindi starà viaggiando con tutte le comodità
E)	Viaggiare in seconda classe equivale a viaggiare con molte altre persone. Monica viaggia con molte altre persone, quindi starà viaggiando in seconda classe

Domanda N. 20	<p>La qualità delle fotocamere è tale che i fotografi amatoriali ora possono fare foto di alta qualità a un livello professionale. Questa situazione mette i fotografi professionisti in una posizione difficile. Potrebbero trovare il loro punto di forza non nel fare foto, ma nel creare opere d'arte dalle loro stesse immagini. Nonostante alcuni fotografi sostengano ancora che la fotografia con pellicola sia la miglior dimostrazione del loro talento, nell'era digitale i fotografi professionisti devono saper utilizzare programmi di elaborazioni di immagini per creare un prodotto difficilmente realizzabile dai loro clienti.</p> <p>Su quale supposizione implicita si basa il brano precedente?</p>
A)	Pochi fotografi amatoriali sanno usare programmi di elaborazioni di immagini
B)	La qualità della fotografia con pellicola è inferiore a quella della fotografia digitale
C)	Fare fotografie digitali è meno complicato che con pellicola fotografica



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca

D)	La fotografia professionale non è un settore in crescita
E)	Tutti i fotografi amatoriali fanno foto di alta qualità

Domanda N. 21	<p>Alcune associazioni di automobilisti sostengono che la sicurezza sulle strade nei centri urbani aumenterebbe riducendo o addirittura rimuovendo la segnaletica stradale verticale e orizzontale. In alcune città olandesi, per esempio, sono stati eliminati i segnali di stop e di precedenza, la segnaletica orizzontale e le strisce pedonali. La circolazione stradale è migliorata e gli incidenti sono diminuiti. Se altri Paesi adottassero misure simili, le strade sarebbero più sicure.</p> <p>Su quale supposizione implicita si basa il brano precedente?</p>
A)	Automobilisti e pedoni di altri Paesi reagirebbero come quelli olandesi se la segnaletica stradale venisse rimossa
B)	La segnaletica stradale nei centri urbani distrae gli automobilisti e i pedoni
C)	La rimozione della segnaletica stradale è il modo migliore per aumentare la sicurezza stradale e ridurre il numero di incidenti nei centri urbani
D)	Alcune associazioni di automobilisti sostengono che la segnaletica nei centri urbani non sia mai necessaria
E)	L'aumento della sicurezza stradale migliorerà la circolazione del traffico nei centri urbani

Domanda N. 22	<p>Si teme che gli antichi relitti nel Mediterraneo vengano danneggiati dalla pesca a strascico. Alcune compagnie esperte di recupero sostengono che dovrebbero essere recuperati per proteggerli da ulteriori danni. Alcuni reperti potrebbero essere esposti nei musei, mentre altri venduti per finanziare le operazioni di recupero. Tuttavia, gli archeologi ritengono che il recupero dei relitti riduca il loro valore storico. Pertanto, la soluzione migliore è lasciare i relitti dove si trovano e fare in modo che la pesca a strascico non avvenga nelle loro vicinanze.</p> <p>Quale delle seguenti affermazioni, se considerata vera, indebolisce quanto sostenuto dal brano?</p>
A)	La posizione esatta di alcuni dei relitti non è nota
B)	I relitti vengono danneggiati dalla pesca a strascico
C)	I ritrovamenti potrebbero non valere abbastanza da coprire i costi del recupero
D)	Nelle compagnie private esperte di recupero non lavorano archeologi qualificati
E)	Limitare la pesca a strascico avrebbe effetti economici negativi

Domanda N. 23	<p>La teoria della relatività di Einstein è una teoria rivoluzionaria. Solo i grandi scienziati sanno formulare teorie rivoluzionarie, quindi Einstein dovrebbe essere definito un grande scienziato.</p> <p>Quale delle seguenti affermazioni ha la stessa struttura logica del suddetto ragionamento?</p>
A)	Il dipinto <i>Impressione. Levar del sole</i> di Monet è una grande opera in tutti i sensi. Solo chi è davvero un grande artista ha il talento per produrre grandi opere, quindi dovremmo definire Monet un grande artista
B)	Il dipinto di Marco non è una grande opera d'arte. Solo i grandi artisti producono grandi opere d'arte, quindi Marco non può essere definito un grande artista
C)	La grande arte scaturisce esclusivamente da grandi artisti. Leonardo da Vinci può essere definito un grande artista, quindi la <i>Gioconda</i> è una grande opera d'arte
D)	Van Gogh è un grande artista. I grandi artisti producono grandi opere. Questa non è una grande opera d'arte quindi non può essere stata dipinta da Van Gogh



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca

E)	Manet è un grande artista e i grandi artisti hanno prodotto le opere d'arte più importanti. Questo quadro è stato dipinto da Manet, quindi deve trattarsi di una grande opera d'arte.
----	---

Domanda N. 24	Si dovrebbero addestrare ratti allo scopo di bonificare i campi minati. Alcuni esperimenti hanno dimostrato che i ratti sono troppo leggeri per saltare in aria e che amano compiere azioni ripetitive. L'impiego di animali consentirebbe lo svolgimento di compiti pericolosi con un uso minore di macchinari e, soprattutto, ridurrebbe il rischio di morte per gli esseri umani. Quale delle seguenti affermazioni esprime il principio alla base di questo ragionamento?
A)	Si dovrebbero utilizzare le vespe per rilevare gas nocivi nell'aria grazie al loro olfatto sviluppato
B)	Gli esseri umani dovrebbero utilizzare i roditori nonostante questi trasmettano malattie
C)	Si dovrebbero addestrare i primati a compiere alcune mansioni ordinarie e ripetitive
D)	In futuro i macchinari per bonificare i campi minati andrebbero eliminati
E)	Chi non ama svolgere lavori ripetitivi non dovrebbe bonificare i campi minati

Domanda N. 25	Una cassaforte ha le seguenti dimensioni esterne: la base misura 70 cm x 60 cm, e l'altezza misura 80 cm. La cassaforte è fatta di acciaio spesso 10 cm, ad eccezione della base che è spessa 20 cm. Qual è il volume interno della cassaforte?
A)	100.000 cm ³
B)	80.000 cm ³
C)	120.000 cm ³
D)	180.000 cm ³
E)	336.000 cm ³

Domanda N. 26	Stefano, Filippo e Paolo si trovano al bar di un parco divertimenti, ma ognuno vuole andare su una giostra diversa. Si separano alle 14:30 e si accordano di rivedersi al bar dopo i rispettivi giri di giostra. Stefano impiega 3 minuti a piedi dal bar alla giostra prescelta, dove rimane in fila per 45 minuti prima di fare un giro di 4 minuti. Filippo impiega 2 minuti a piedi fino alla sua giostra, ma rimane in fila per un'ora prima di fare un giro di 5 minuti. Paolo impiega 5 minuti a piedi fino alla sua giostra dove rimane in fila per 40 minuti prima di fare un giro di 4 minuti. Qual è il primo orario possibile in cui i tre amici si possono rivedere tutti al bar?
A)	15:39
B)	15:25
C)	15:29
D)	15:37
E)	15:24

Domanda N. 27	In una gara sciistica di slalom gli sciatori eseguono due discese ciascuno. I tempi impiegati nelle due discese vengono sommati e risulta vincitore lo sciatore con il tempo complessivo minore. I concorrenti che non completano la prima discesa non sono ammessi alla seconda prova. Nella seconda discesa, gli sciatori concorrono in ordine inverso rispetto all'ordine di arrivo della prima prova. Giuliano era in sesta posizione alla fine della prima discesa. Nella seconda discesa ha dovuto attendere altri diciassette concorrenti prima che fosse il suo turno. Tre
---------------	---



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca

	sciatori non hanno completato la prima discesa. Quanti concorrenti hanno preso parte alla gara?
A)	26
B)	23
C)	28
D)	31
E)	34

Domanda N. 28	Antonio vuole far rientrare tutte le sue pecore nei recinti dell'ovile. Inizialmente fa entrare 9 pecore in ciascun recinto, ma gli restano 2 recinti vuoti. Allora fa entrare 6 pecore in ciascun recinto, ma in questo modo 3 pecore non trovano spazio nei recinti. Quante pecore possiede Antonio?
A)	45
B)	36
C)	27
D)	54
E)	63

Domanda N. 29	Una compagnia di telecomunicazioni intende costruire un trasmettitore di 50 metri di altezza. Il trasmettitore è costituito da una torre di acciaio e da un'antenna. Le spese di costruzione sono le seguenti: TORRE DI ACCIAIO € 1.000 / m ANTENNA € 200 / m L'antenna non può essere alta più di un quarto dell'altezza della torre. A quanto ammonta la spesa minima che la compagnia deve sostenere per un trasmettitore di 50 metri di altezza?
A)	€ 42.000
B)	€ 37.700
C)	€ 40.000
D)	€ 18.000
E)	€ 52.500

Domanda N. 30	La sede centrale della società T&R si trova a Londra e gli uffici sono aperti dalle 8:00 alle 17:00 nei giorni lavorativi. La società ha inoltre una sede a New York (dove l'ora locale è 5 ore indietro rispetto a quella di Londra) e una ad Atene (dove l'ora locale è 2 ore avanti rispetto a quella di Londra). Nei giorni lavorativi gli uffici di New York sono aperti dalle 9:00 alle 18:00 (ora locale), mentre quelli di Atene sono aperti dalle 8:00 alle 13:00 e dalle 17:00 alle 20:00 (ora locale). Per quante ore al giorno tutti e tre gli uffici della T&R sono aperti contemporaneamente?
A)	2 ore
B)	3 ore
C)	4 ore
D)	5 ore
E)	6 ore

Domanda	Chiara e il suo coinquilino Giovanni devono dividersi le spese della bolletta del telefono
---------	---



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca

N. 31	per una settimana. Chiara usa il telefono solo per telefonare ai genitori a Bologna a un costo di € 0,60 a chiamata. Giovanni telefona solo alla fidanzata a Milano a un costo di € 0,70 a chiamata. Il conto da pagare ammonta a € 5,90. Chi dei due coinquilini dovrà pagare di più, e quanto di più?
A)	Giovanni deve pagare € 1,10 in più rispetto a Chiara
B)	Chiara deve pagare € 2,40 in più rispetto a Giovanni
C)	Giovanni deve pagare € 0,40 in più rispetto a Chiara
D)	Giovanni deve pagare € 0,50 in più rispetto a Chiara
E)	Chiara deve pagare € 0,10 in più rispetto a Giovanni

Domanda N. 32	Mario manda sua figlia Paola al supermercato per acquistare alcuni prodotti. Paola spende € 9,50. Quando Mario controlla la spesa, nota che la figlia ha acquistato due prodotti uguali due volte. In realtà, lui le aveva chiesto di acquistarne uno per tipo. I prezzi dei prodotti erano i seguenti: Aceto € 1,60 Pane € 1,10 Latte € 0,90 Olio € 2,60 Sapone € 1,00 Acqua € 0,60 Quali prodotti sono stati acquistati due volte?
A)	Pane e acqua
B)	Aceto e pane
C)	Latte e sapone
D)	Aceto e latte
E)	Sapone e acqua

Domanda N. 33	Individuare il termine la cui etimologia NON segue la stessa "logica" degli altri:
A)	Artico
B)	Refrigerio
C)	Perfrigerazione
D)	Raffreddamento
E)	Frigorifero

Domanda N. 34	Individuare il termine la cui etimologia NON segue la stessa "logica" degli altri:
A)	Famelico
B)	Divorare
C)	Mellivoro
D)	Idrovoro
E)	Vorace

Domanda N. 35	Quale tra le coppie di termini proposti completa logicamente la seguente proporzione verbale: $x : \text{litografo} = \text{chitarra} : y$
A)	$x = \text{stampa}; y = \text{liutaio}$
B)	$x = \text{ritratto}; y = \text{metronomo}$
C)	$x = \text{affresco}; y = \text{accordi}$



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca

D)	x = scultura; y = plettro
E)	x = ipotassi; y = violino

Domanda N. 36	Quali parole vanno sostituite ai numeri per dare un senso compiuto e logico alla frase seguente? “Le barricate erano state allestite all’inizio della protesta, cominciata il 28 settembre, contro l’attuale legge (1) _____ che assicura a Pechino il diritto di _____ (2) _____ sui candidati per l’elezione della massima carica di Hong Kong, quella di capo _____ (3) _____.”
A)	(1) elettorale; (2) veto; (3) esecutivo
B)	(1) tributaria; (2) prefazione; (3) ad honorem
C)	(1) terrea; (2) recesso; (3) della magistratura
D)	(1) eterea; (2) prelazione; (3) apofantico
E)	(1) prevaricante; (2) deferenza; (3) pro partes

Test di cultura generale

Domanda N. 37	Il 16 marzo 2013 chi sono stati eletti Presidenti di Camera e Senato?
A)	Laura Boldrini e Pietro Grasso
B)	Emma Bonino e Enrico Letta
C)	Annamaria Cancellieri e Nicola Mancino
D)	Elsa Fornero e Angelino Alfano
E)	Rosy Bindi e Renato Schifani

Domanda N. 38	Quale delle seguenti istituzioni ha il compito di controllare le finanze dell’Unione Europea?
A)	Corte dei conti europea
B)	Banca centrale europea
C)	Comitato economico e sociale europeo
D)	Parlamento europeo
E)	Corte di giustizia dell’Unione Europea

Test di Biologia

Domanda N. 39	Trigliceridi e fosfolipidi possono contenere: 1. Catene di acidi grassi 2. Legami estere 3. Legami semplici e doppi
A)	Tutti
B)	Solo 1 e 2
C)	Solo 1 e 3
D)	Solo 2 e 3
E)	Nessuno

Domanda	Quale/i dei seguenti composti è/sono un carboidrato/i?
---------	---



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca

N. 40	<ol style="list-style-type: none">1. Deossiribosio2. Glicogeno3. Maltosio
A)	Tutti
B)	Solo 1 e 3
C)	Solo 2 e 3
D)	Solo 1 e 2
E)	Solo 3

Domanda N. 41	<p>Quale delle seguenti affermazioni sull'ATPasi presente negli esseri umani è vera?</p> <ol style="list-style-type: none">1. È costituita da aminoacidi uniti da legami peptidici, formati attraverso idrolisi.2. Catalizza l'idrolisi di ATP in modo da produrre energia.3. È codificata in ogni cellula nucleata del corpo che contiene DNA ed è sintetizzata dai ribosomi.
A)	Solo 2 e 3
B)	Solo 1 e 2
C)	Solo 1
D)	Tutte
E)	Nessuna

Domanda N. 42	<p>In un incrocio diibrido, alcuni dei discendenti hanno un fenotipo diverso rispetto a quello dei genitori. Quale delle seguenti affermazioni può spiegare il manifestarsi di questo fenotipo?</p> <ol style="list-style-type: none">1. È avvenuta una mutazione.2. I genitori sono entrambi eterozigoti per entrambi i geni.3. Un genitore è eterozigote per entrambi i geni e l'altro genitore è omozigote recessivo per entrambi i geni.
A)	Tutte
B)	Solo 1 e 2
C)	Solo 1 e 3
D)	Solo 2 e 3
E)	Solo 1

Domanda N. 43	<p>Quale delle seguenti affermazioni sulla digestione degli esseri umani è corretta?</p>
A)	Le lipasi scindono i legami estere dei trigliceridi
B)	Le proteasi sono prodotte dal pancreas per scindere i legami glicosidici del cibo ingerito
C)	Il maltosio è idrolizzato dalla maltasi per produrre glucosio e lattosio
D)	La bile è rilasciata nel duodeno per abbassare il pH del contenuto dello stomaco (chimo)
E)	La bile idrolizza i lipidi per produrre acidi grassi e glicerolo

Domanda N. 44	<p>Viene condotto un esperimento per dimostrare che il DNA si replica in modo semiconservativo. Dei batteri <i>Escherichia coli</i> sono stati fatti crescere in un mezzo di coltura in cui la fonte di azoto contiene solamente azoto pesante (^{15}N). Successivamente, sono stati selezionati i batteri in cui tutto l'azoto nel DNA era ^{15}N. Questi batteri sono stati</p>
---------------	--



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca

	poi fatti crescere in un altro terreno, la cui sola fonte di azoto era azoto leggero ^{14}N, e fatti dividere per tre volte. Dopo la terza divisione, qual è la percentuale di molecole di DNA che contengono sia ^{15}N che ^{14}N?
A)	25%
B)	12,5%
C)	50%
D)	75%
E)	100%

Domanda N. 45	Quale dei seguenti valori è più vicino al picco di potenziale di azione di un tipico neurone sensoriale umano?
A)	+40 mV
B)	-30 mV
C)	0 mV
D)	-70 mV
E)	+110 mV

Domanda N. 46	Quale delle seguenti molecole ha funzione strutturale?
A)	Collagene
B)	Emoglobina
C)	Catalasi
D)	Anticorpo
E)	Adrenalina

Domanda N. 47	Quale delle seguenti affermazioni NON descrive le caratteristiche dell'enzima umano pepsina?
A)	Funziona in modo ottimale in condizioni alcaline
B)	È costituito da aminoacidi
C)	Contiene legami peptidici
D)	Contiene legami non peptidici
E)	Contiene una struttura a α -elica

Domanda N. 48	Quale/i dei seguenti acidi nucleici è/sono coinvolto/i sia nella trascrizione che nella traduzione? 1. DNA 2. mRNA 3. tRNA
A)	Solo 2
B)	Solo 1
C)	Solo 3
D)	Solo 1 e 2
E)	Tutti

Domanda N. 49	Quali ormoni possono essere secreti dalla ghiandola pituitaria di una donna sana?
A)	Ormone adrenocorticotropo, ormone follicolo stimolante, ormone luteinizzante e



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca

	vasopressina (ADH)
B)	Ormone adrenocorticotropo, ormone follicolo stimolante, ormone luteinizzante ed estrogeno
C)	Adrenalina, ormone follicolo stimolante, ossitocina e vasopressina (ADH)
D)	Adrenalina, estrogeno, ossitocina e vasopressina (ADH)
E)	Ormone luteinizzante, estrogeno, ossitocina e vasopressina (ADH)

Domanda N. 50	In esseri umani sani, quali delle seguenti affermazioni sul sistema cardiocircolatorio sono vere? <ol style="list-style-type: none">1. L'aorta ha la pressione più alta di tutti i vasi sanguigni ed è collegata al ventricolo destro.2. La vena cava ha valvole che prevencono il reflusso del sangue.3. La vena polmonare porta sangue ossigenato ed è collegata all'atrio sinistro.4. Le pareti dei vasi capillari sono formate da un singolo strato di cellule e consentono il passaggio di amido e altri nutrienti nei tessuti.
A)	Solo 2 e 3
B)	Solo 1 e 2
C)	Solo 3 e 4
D)	Solo 1, 2 e 3
E)	Tutte

Domanda N. 51	Quante reazioni di condensazione avvengono durante la formazione di una catena di tre nucleotidi a partire da fosfato, deossiribosio e basi azotate?
A)	8
B)	2
C)	5
D)	6
E)	0

Domanda N. 52	Quale delle seguenti affermazioni NON rappresenta in modo corretto la respirazione aerobica e le reazioni della fase luce indipendente della fotosintesi?
A)	O ₂ è usato nella respirazione aerobica ed è prodotto nelle reazioni della fase luce indipendente
B)	CO ₂ è prodotto nella respirazione aerobica ed è usato nelle reazioni della fase luce indipendente
C)	ATP è prodotto nella respirazione aerobica ed è usato nelle reazioni della fase luce indipendente
D)	La respirazione aerobica e le reazioni della fase luce indipendente possono avvenire contemporaneamente
E)	L'idrogeno può essere aggiunto e rimosso da un coenzima nella respirazione aerobica, ma può solo essere rimosso da un coenzima nelle reazioni della fase luce indipendente

Domanda N. 53	Quale/i delle seguenti affermazioni è/sono vera/e per la risposta immunitaria primaria e secondaria? <ol style="list-style-type: none">1. Può essere attivata dall'esposizione a un antigene.2. Produce anticorpi specifici contro un antigene.3. I linfociti attuano la fagocitosi.
---------------	---



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca

A)	Solo 1 e 2
B)	Solo 1 e 3
C)	Solo 1
D)	Solo 2
E)	Solo 3

Domanda N. 54	<p>Il colore del pelo di un animale può essere nero, marrone o bianco (ossia assenza di colore). Il diverso colore è dato dall'interazione di due geni presenti su loci diversi e non associati tra loro.</p> <p>Il gene B/b ha due alleli: B rende il pelo nero e b marrone.</p> <p>Il gene C/c ha due alleli: C garantisce colore del pelo mentre c no.</p> <p>Si effettuano tre incroci:</p> <p>Incrocio 1: animale con pelo nero x animale con pelo nero; la progenie ha pelo nero, marrone e bianco</p> <p>Incrocio 2: animale con pelo nero x animale con pelo marrone; la progenie ha solo pelo nero</p> <p>Incrocio 3: animale con pelo bianco x animale con pelo nero; la progenie ha pelo nero o marrone</p> <p>Quale riga della seguente tabella indica il corretto genotipo dei genitori per ciascuno dei tre incroci?</p> <table border="1"><thead><tr><th>riga</th><th>incrocio 1</th><th>incrocio 2</th><th>incrocio 3</th></tr></thead><tbody><tr><td>1</td><td>BbCc x BBcc</td><td>BBcc x bbCC</td><td>bbCC x BbCc</td></tr><tr><td>2</td><td>BbCc x BBcC</td><td>BbCc x BbCc</td><td>BBcc x BbCc</td></tr><tr><td>3</td><td>BbCc x BBcC</td><td>BBcc x BbCc</td><td>bbCC x BbCc</td></tr><tr><td>4</td><td>BbCc x BbCc</td><td>BBcc x bbCC</td><td>Bbcc x BbCC</td></tr><tr><td>5</td><td>BbCc x BbCc</td><td>Bbcc x bbCC</td><td>Bbcc x BbCC</td></tr></tbody></table>	riga	incrocio 1	incrocio 2	incrocio 3	1	BbCc x BBcc	BBcc x bbCC	bbCC x BbCc	2	BbCc x BBcC	BbCc x BbCc	BBcc x BbCc	3	BbCc x BBcC	BBcc x BbCc	bbCC x BbCc	4	BbCc x BbCc	BBcc x bbCC	Bbcc x BbCC	5	BbCc x BbCc	Bbcc x bbCC	Bbcc x BbCC
riga	incrocio 1	incrocio 2	incrocio 3																						
1	BbCc x BBcc	BBcc x bbCC	bbCC x BbCc																						
2	BbCc x BBcC	BbCc x BbCc	BBcc x BbCc																						
3	BbCc x BBcC	BBcc x BbCc	bbCC x BbCc																						
4	BbCc x BbCc	BBcc x bbCC	Bbcc x BbCC																						
5	BbCc x BbCc	Bbcc x bbCC	Bbcc x BbCC																						
A)	Riga 4																								
B)	Riga 2																								
C)	Riga 3																								
D)	Riga 1																								
E)	Riga 5																								

Test di matematica e fisica

Domanda N. 55	<p>Nelle prime 10 partite del campionato una squadra ha segnato il seguente numero di reti:</p> <p>0 0 1 1 2 2 2 3 5 6</p> <p>Qual è la somma di media, mediana e moda delle reti segnate nelle dieci partite?</p>
A)	6,2
B)	6,0
C)	7,7
D)	6,7



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca

E)	6,5
----	-----

Domanda N. 56	Calcolare: $\sqrt{\left(\frac{3}{2}\right)^2 + \left(\frac{1}{2}\right)^2}$
A)	$\frac{5}{6}$
B)	$\frac{\sqrt{10}}{2}$
C)	$\frac{\sqrt{5}}{6}$
D)	$\frac{7}{6}$
E)	$\sqrt{\frac{5}{13}}$

Domanda N. 57	Le diagonali (ossia le linee che uniscono i vertici opposti) di un rombo misurano rispettivamente 4 cm e 8 cm. Qual è il perimetro del rombo in cm?
A)	$8\sqrt{5}$
B)	16
C)	24
D)	$16\sqrt{5}$
E)	$8\sqrt{3}$

Domanda N. 58	Due resistori, di resistenza R e 4R, sono connessi in serie in modo da ottenere una resistenza totale di 100 Ω. Questi due resistori vengono ora connessi tra di loro in parallelo in un circuito a corrente continua. Qual è ora la resistenza risultante?
A)	16 Ω
B)	20 Ω
C)	25 Ω
D)	400 Ω
E)	625 Ω

Domanda N. 59	Un gas ideale X è costituito da particelle di massa m ed energia cinetica media E. Un altro gas ideale Y è costituito da particelle di massa 4 m ed energia cinetica media 2 E. Se la temperatura assoluta del gas X è di 200 K, qual è la temperatura assoluta del gas Y?
A)	400 K
B)	100 K
C)	50 K
D)	800 K
E)	1600 K

Domanda	Quale delle seguenti automobili ha l'accelerazione media più alta?
---------	--



Ministero dell'Istruzione, dell'Università e della Ricerca

N. 60	
A)	Un'automobile che accelera da 20 m/s a 60 m/s in 4 s
B)	Un'automobile che accelera da 0 a 2,0 m/s in 0,5 s
C)	Un'automobile che accelera da 0 a 60 m/s in 10 s
D)	Un'automobile che accelera da 10 m/s a 30 m/s in 8 s
E)	Un'automobile che accelera da 0 a 10 m/s in 10 s

In tutti i quesiti proposti la soluzione è la risposta alla lettera A)