



**PROVA DI AMMISSIONE AI CORSI DI LAUREA E AI CORSI DI LAUREA MAGISTRALE IN AREA  
SCIENTIFICA E SANITARIA**

**Anno Accademico 2015/2016**

**Test di Biologia**

- 1. Le muffe sono:**
  - A) miceti
  - B) protozoi
  - C) virus
  - D) alghe
  - E) batteri
  
- 2. Tutti i virus:**
  - A) non hanno struttura cellulare e si moltiplicano solo a spese di una cellula ospite
  - B) sono visibili al microscopio ottico
  - C) hanno una completa struttura cellulare
  - D) si riproducono per meiosi
  - E) si attivano al di fuori della cellula ospite e sopravvivono 24 ore
  
- 3. Una delle caratteristiche che differenzia le cellule vegetali dalle cellule animali è possedere:**
  - A) parete cellulare
  - B) cromosomi
  - C) nessuna delle altre risposte è corretta
  - D) mitocondri
  - E) ribosomi
  
- 4. Il reticolo endoplasmatico rugoso:**
  - A) presenta ribosomi associati
  - B) contiene solo proteine basiche
  - C) è sede della biosintesi dei lipidi
  - D) presenta lisosomi associati
  - E) presenta mitocondri associati
  
- 5. A cosa si riferisce il cosiddetto “effetto collo di bottiglia”?**
  - A) Ad un fenomeno che coinvolge una popolazione abbastanza ristretta da subire gli effetti della deriva genetica
  - B) Al restringimento di una coronaria per la formazione della placca ateromasica
  - C) Al restringimento di un recettore di membrana dopo che questo è stato legato da un anticorpo
  - D) Ad una malformazione dell'esofago
  - E) Ad una mutazione di alcuni geni studiati in *Drosophila Melanogaster*
  
- 6. Quali dei seguenti composti NON fanno parte della materia vivente?**
  - A) Policarbonati
  - B) Polisaccaridi
  - C) Polinucleotidi
  - D) Polipeptidi
  - E) Cellulosa

**7. L'mRNA è:**

- A) un acido nucleico che dirige la sintesi proteica
- B) un acido nucleico che dirige la sintesi glicidica
- C) nessuna delle altre alternative è corretta
- D) un acido nucleico presente esclusivamente nei mitocondri
- E) un acido nucleico complementare a una molecola di rRNA

**8. La replicazione del DNA è:**

- A) semiconservativa
- B) effettuata in fase G1 del ciclo cellulare
- C) effettuata dall'RNA polimerasi
- D) un processo spontaneo che non richiede enzimi
- E) conservativa

**9. Secondo la stima più attendibile al momento attuale, il genoma umano contiene:**

- A) tra 20.000 e 25.000 geni che codificano per proteine
- B) circa 1.000 geni che codificano per proteine
- C) circa 10.000 geni che codificano per proteine
- D) più di 100.000 geni che codificano per proteine
- E) circa 5.000 geni che codificano per proteine

**10. Quale tra le seguenti affermazioni riguardanti i batteri è FALSA?**

- A) Si replicano solo internamente alla cellula ospite
- B) Non possiedono nucleo
- C) Possiedono una parete e una membrana cellulare
- D) Possono essere patogeni
- E) Sono procarioti

**11. Il termine cromatina indica:**

- A) il complesso di DNA e molecole proteiche presenti nel nucleo cellulare
- B) il complesso dei cromosomi visibili durante la duplicazione cellulare
- C) l'insieme di tutte le proteine che si trovano nel nucleo
- D) le due copie di ciascun cromosoma unite in corrispondenza del centromero
- E) l'insieme di tutti i geni contenuti nel nucleo di una cellula

**12. Quale delle seguenti affermazioni riguardanti la trasduzione batterica è corretta?**

- A) Può consentire la ricombinazione tra il DNA appena introdotto e il DNA della cellula batterica ospite
- B) Può consentire il cambiamento del DNA della cellula batterica donatrice ma non il cambiamento del DNA della cellula batterica ricevente
- C) Richiede necessariamente l'instaurarsi di un contatto fisico tra due cellule batteriche
- D) È l'introduzione di DNA da una cellula batterica a un'altra per mezzo di un plasmide
- E) È un'introduzione di DNA virale ma non di DNA batterico in una cellula batterica ricevente

**13. Dall'incrocio tra due individui AA x aa, si avrà in F1:**

- A) 100% Aa
- B) 50% AA, 50% aa
- C) 100% aa
- D) 25% AA, 50% Aa, 25% aa
- E) 100% AA



**14. I promotori sono sequenze di DNA che funzionano da segnale per:**

- A) il corretto inizio della trascrizione
- B) il termine della trascrizione
- C) l'inizio della duplicazione del DNA
- D) il meccanismo di splicing dell'RNA
- E) l'inizio della traduzione dell'mRNA

**15. L'insulina è un:**

- A) ormone proteico
- B) enzima
- C) antibiotico
- D) ormone steroideo
- E) nessuna delle altre risposte è corretta

**16. Quale delle seguenti affermazioni riferite agli steroidi è vera?**

- A) Comprendono gli steroli, caratterizzati da un gruppo –OH legato al C in posizione 3
- B) Sono altamente solubili in acqua
- C) Sono composti da 4 anelli esatomici fusi tra loro
- D) Non hanno mai funzione regolatrice negli animali
- E) Sono classificati come lipidi perché, come i lipidi, sono formati da glicerolo e acidi grassi

**17. “Rubor, tumor, calor, dolor, functio lesa” sono le 5 caratteristiche che accompagnano:**

- A) la flogosi
- B) l'ischemia
- C) l'edema
- D) l'ipertensione
- E) la lipidosi

**18. Il geotropismo è la risposta delle piante:**

- A) alla forza di gravità
- B) alla luce
- C) al suolo
- D) all'assorbimento di acqua e sali minerali dal suolo
- E) nessuna delle altre risposte è corretta

**19. Da cosa è causata la sindrome di Down?**

- A) Dalla presenza di un cromosoma soprannumerario
- B) Da una mutazione genica
- C) Dalla presenza di due cromosomi soprannumerari
- D) Dalla mancanza di un cromosoma
- E) Da un'infezione virale

**20. Indicare quale tra i seguenti procedimenti consente di ottenere in laboratorio la riproduzione dei virus.**

- A) L'infezione con particelle virali di colture di cellule sensibili
- B) La sintesi chimica diretta
- C) Il contagio diretto tra animali
- D) La semina di particelle virali in un brodo di coltura nel quale si possano moltiplicare
- E) Non è ancora possibile ottenere la moltiplicazione dei virus in laboratorio

## Test di Chimica

21. **Quale affermazione riguardante i metalli alcalino terrosi è FALSA?**
- A) Hanno tutti configurazione elettronica esterna  $2s^2$
  - B) Formano cationi bivalenti
  - C) Formano idrossidi
  - D) Hanno bassi valori di elettronegatività
  - E) Formano ossidi basici
22. **10 litri di soluzione acquosa contenenti  $10^{-3}$  moli di HCl hanno un pH di:**
- A) 4
  - B) 10
  - C) 5
  - D) 7
  - E) 3
23. **L'acqua a 0 gradi centigradi diventa ghiaccio e il suo volume aumenta di circa 1/10. In che proporzione massima si può riempire una bottiglia affinché, quando l'acqua ghiaccia, non esca dalla bottiglia?**
- A) 90%
  - B) 95%
  - C) 99%
  - D) 80%
  - E) 50%
24. **La massa molecolare del cellobiosio ( $C_{12}H_{22}O_{11}$ ) è 342. Sciogliendo 1.71 g di  $C_{12}H_{22}O_{11}$  in 1 litro di acqua si ottiene una soluzione:**
- A) 0.005 molare
  - B) 0.02 molare
  - C) 0.2 molare
  - D) 0.5 molare
  - E) 0.05 molare
25. **L'ossido di litio corrisponde alla formula:**
- A)  $Li_2O$
  - B)  $Li_2O_2$
  - C)  $LiO_2$
  - D)  $LiO$
  - E)  $Li_2O_3$
26. **L'anione derivante dall'atomo di idrogeno viene detto:**
- A) ione idruro
  - B) nessuna delle altre alternative è corretta
  - C) idrogenione
  - D) ione idrogeno
  - E) ossidrilione
27. **L'energia cinetica media delle molecole di un gas a comportamento praticamente ideale dipende:**
- A) dalla temperatura
  - B) dalla pressione esercitata dal gas
  - C) dal volume occupato dal gas
  - D) dalla massa molecolare del gas
  - E) dalla costante universale dei gas



28. Se un atomo ha numero atomico uguale a 13, la sua configurazione elettronica (allo stato fondamentale) è:
- A)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$
  - B)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
  - C)  $1s^2 2s^2 2p^7 3s^1$
  - D)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^3$
  - E)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1 3p^2$
29. Nella disintegrazione di un radioisotopo il tempo di dimezzamento:
- A) è costante nel tempo
  - B) aumenta nel tempo
  - C) diminuisce nel tempo
  - D) dipende dalla quantità dell'isotopo
  - E) dipende dal numero dei neutroni
30. Quale affermazione riguardante il palmitato di sodio ( $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{COONa}$ ) è FALSA?
- A) Si ottiene per condensazione del glicerolo con l'acido palmitico
  - B) In acqua forma per idrolisi una soluzione alcalina
  - C) Si tratta di un sale di un acido grasso
  - D) Si tratta di un sapone
  - E) L'anione palmitato è anfipatico
31. Quale volume di soluzione acquosa di  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$  0,05 M contiene 0,025 moli di ioni nitrato?
- A) 250 ml
  - B) 500 ml
  - C) 750 ml
  - D) 1,0 litro
  - E) 2,0 litri
32. Quale dei seguenti composti è un alogenuro alchilico?
- A)  $\text{CH}_3\text{Cl}$
  - B)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
  - C)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$
  - D)  $\text{CH}_3\text{COCl}$
  - E)  $\text{CH}_3\text{OCH}_3$
33. La solvatazione di ioni in soluzione permette:
- A) agli ioni in soluzione di restare separati l'uno dall'altro
  - B) ai reticoli cristallini di non venire distrutti dal solvente
  - C) alle coppie ioniche di restare accoppiate
  - D) alle molecole del solvente di legarsi tra loro
  - E) agli ioni di accoppiarsi purché di segno uguale
34. Quale di queste reazioni provoca la formazione di un emiacetale?
- A) Aldeide + alcol
  - B) Alcano + alcol
  - C) Alcol + acido carbossilico
  - D) Aldeide + acido carbossilico
  - E) Chetone + acido carbossilico

35. La formula del benzene è:

- A)  $C_6H_6$
- B)  $C_6H_{14}$
- C)  $C_6H_{12}$
- D)  $C_6H_{10}$
- E)  $C_6H_8$

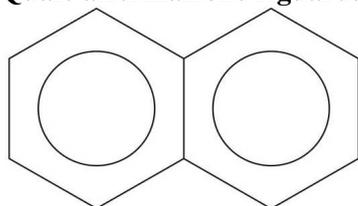
36. Il fruttosio è:

- A) un monosaccaride
- B) un disaccaride
- C) un polisaccaride
- D) un aldoesoso
- E) un chetopentoso

37. Quale di questi composti rende acida una soluzione acquosa?

- A)  $CO_2$
- B)  $NaOH$
- C)  $NH_3$
- D)  $CH_4$
- E)  $KBr$

38. Quale affermazione riguardante il composto in figura è FALSA?



- A) Si tratta del fenolo
- B) Si tratta di un composto aromatico
- C) Si tratta di un composto che dà reazioni di sostituzione
- D) Si tratta di un composto policiclico
- E) Si tratta di un composto ad anelli condensati

### Test di Matematica

39. L'equazione  $\sqrt[3]{1-x} = -3$ :

- A) ha come unica soluzione  $x = 28$
- B) ha tre soluzioni
- C) ha come unica soluzione  $x = -26$
- D) ha due soluzioni
- E) è impossibile

40. Data l'equazione  $5 \log x = \log 32$ , posso affermare che  $x$  è uguale a:

- A) 2
- B)  $1/2$
- C) 5
- D)  $4/(2)^{-1/2}$
- E) nessuna delle altre alternative è corretta



41. Quante sono le soluzioni reali della seguente equazione, con  $m$  parametro reale?

$$2x^2 + (m^2 + 1)x - 3 = 0$$

- A) Sono 2: una negativa e una positiva
- B) Sono 2: entrambe positive
- C) Per rispondere occorre conoscere il valore di  $m$
- D) Sono 2: entrambe negative
- E) L'equazione si verifica solo per  $x = 0$

42.  $\log(a/b) = 0$  per:

- A)  $a = b$ , entrambi diversi da 0
- B)  $b = 0$  e  $a$  diverso da 0
- C)  $a = 1/b$  con  $b$  diverso da 0
- D)  $a = 0$  e  $b$  diverso da 0
- E)  $a = 1$  e  $b$  diverso da 0

43. Il prodotto delle radici dell'equazione  $41x^2 + 73x + 4 = 0$  è:

- A)  $4/41$
- B)  $-4/41$
- C)  $41/4$
- D)  $-41/4$
- E) nessuna delle altre alternative è corretta

44. Le soluzioni della disequazione  $|2^x - 1| > 0$  sono:

- A)  $x \neq 0$
- B) qualsiasi valore di  $x$
- C)  $x > 0$
- D)  $x < 2$
- E) nessun valore di  $x$

45. Siano  $a, b, c, d$  numeri reali tali che:  $a - 1 = b$ ;  $b + 2 = c$ ;  $c - 1 = d$ .

Individuare la relazione corretta.

- A)  $c > a = d > b$
- B)  $c > a > b = d$
- C)  $c = a > d > b$
- D)  $b > c > a = d$
- E)  $c > a = b > d$

46. L'area di un poligono regolare è uguale a 42 centimetri quadrati. Se la lunghezza dell'apotema è uguale a 6 cm, quanto misura il perimetro?

- A) 14 cm
- B) 15 cm
- C) 7 cm
- D) 48 cm
- E) 28 cm

47. Fra tutti i possibili rettangoli con perimetro pari a 20 cm, quale dei seguenti ha superficie massima?

- A) Quello con entrambi i lati uguali a 5 cm (cioè il quadrato di lato 5 cm)
- B) Quello con lati lunghi rispettivamente 3 cm e 7 cm
- C) Quello con lati lunghi rispettivamente 4 cm e 6 cm
- D) Quello con lati lunghi rispettivamente 2 cm e 8 cm
- E) Quello con lati lunghi rispettivamente 1 cm e 9 cm

48. Nel piano è fissato un sistema di riferimento cartesiano. In una traslazione il punto di coordinate (0; 3) ha per immagine l'origine. L'immagine del punto di coordinate (-2; 5) ha coordinate:
- (-2; 2)
  - (2; -15)
  - (-2; 8)
  - (2; -2)
  - (-2; -8)
49. Se nell'equazione della parabola  $y = ax^2 + bx + c$  i parametri  $b$  e  $c$  sono entrambi nulli, si conclude che:
- la parabola ha vertice nell'origine
  - la parabola non interseca l'asse  $y$
  - la parabola ha il vertice nel primo quadrante e passa per l'origine
  - la parabola non interseca l'asse  $x$
  - la parabola ha la concavità rivolta verso l'alto
50. Quale delle seguenti relazioni è ERRATA?
- $\cos 60^\circ > \sin 30^\circ$
  - $\cos 90^\circ = \cos 270^\circ$
  - $\cos 90^\circ < \cos 0^\circ$
  - $\cos 270^\circ > \cos 180^\circ$
  - $\cos 45^\circ = \sin 45^\circ$
51. Il polinomio  $p(x) = 2x^3 + 3x^2 - 8x + 3$  è divisibile per:
- $2x - 1$
  - $2x + 7$
  - $-1$
  - $x - 2$
  - $2x + 1$
52. Quanto vale l'espressione:  $\operatorname{tg}(x) \cdot \sin(2x) / \cos(2x - \pi/2)$  quando  $x = \pi/4$ ?
- 1
  - 0
  - $\sqrt{2}$
  - 1/2
  - 2
53. Se  $a = 1/2$ ;  $b = 0,04$ ;  $c = (1/2)^2$ ;  $d = \operatorname{Log} 1/2$  (dove il logaritmo è decimale), allora si conclude che:
- $d < b < c < a$
  - $a < c < b < d$
  - $d < c < b < a$
  - $d < c < a < b$
  - $b < d < c < a$

### Test di Fisica

54. L'effetto Joule consiste nel riscaldamento di un conduttore percorso da corrente. Quale delle seguenti è la causa principale di tale effetto?
- Gli elettroni, accelerati dal campo elettrico, cedono parte della loro energia al reticolo cristallino
  - Sotto l'azione del campo elettrico gli elettroni oscillano più velocemente
  - La corrente crea un campo magnetico e perciò compie un lavoro
  - Gli elettroni accelerati emettono onde elettromagnetiche che vengono assorbite dal materiale
  - Il campo elettrico sposta gli ioni positivi dalla loro posizione di equilibrio

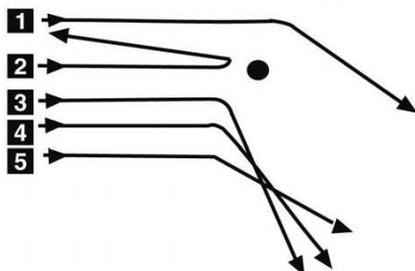


- 55. Un corpo sulla Terra ha una certa massa e un certo peso. Se esso fosse portato sulla Luna cosa cambierebbe?**
- A) Il valore del peso
  - B) Massa e peso cambierebbero entrambi, ma non il loro rapporto
  - C) Non cambierebbe né la massa, né il peso
  - D) Il valore della massa
  - E) Massa e peso cambierebbero entrambi, ma non il loro prodotto
- 56. Le linee di forza del campo magnetico prodotto da un filo rettilineo indefinito percorso da corrente sono:**
- A) circonferenze aventi per asse il filo
  - B) eliche cilindriche aventi per asse il filo
  - C) rette parallele al filo
  - D) rette ortogonali al filo e convergenti in esso
  - E) nessuna delle altre risposte è corretta
- 57. Un moto in cui l'accelerazione è sempre perpendicolare alla velocità risulta:**
- A) circolare
  - B) rettilineo uniforme
  - C) uniformemente accelerato
  - D) armonico
  - E) trasverso
- 58. Il calore specifico a volume costante di un gas perfetto è minore di quello a pressione costante perché:**
- A) a pressione costante il volume del gas aumenta all'aumentare della temperatura
  - B) sia a pressione costante sia a volume costante, per aumentare di un grado la temperatura, il gas assorbe la stessa quantità di calore
  - C) il calore assorbito a volume costante è maggiore di quello assorbito a pressione costante
  - D) se non varia la temperatura non varia neppure la pressione del gas
  - E) la variazione dell'energia interna del gas, a pressione costante, è maggiore di quella a volume costante
- 59. Una superficie macroscopica opaca può essere schematizzata come una serie di microsuperfici idealmente lisce. Le normali alle microsuperfici sono disposte nello spazio secondo una certa distribuzione statistica. Quando un fascio parallelo di luce incide sulla superficie, il fascio riflesso viene conseguentemente:**
- A) diffuso
  - B) rifratto
  - C) trasmesso
  - D) polarizzato
  - E) diffratto
- 60. La carica dell'elettrone è, in valore assoluto, all'incirca  $1,6 \times 10^{-19}$  C. Se la corrente che passa in un conduttore è di 160 mA, quanti elettroni attraversano una sezione trasversale del conduttore in un millesimo di secondo?**
- A)  $10^{15}$
  - B)  $10^{-21}$
  - C)  $10^{21}$
  - D)  $10^{-15}$
  - E) Non c'è nessun legame tra l'intensità della corrente ed il numero degli elettroni

61. Indicare quale delle seguenti NON è una grandezza scalare.

- A) Momento di una forza
- B) Massa
- C) Lunghezza
- D) Densità
- E) Volume

62. Quale dei cammini rappresentati in figura non può essere attribuito ad una particella  $\alpha$  che si avvicina ad un nucleo (rappresentato in figura dalla pallina nera)?



- A) Cammino 1
- B) Cammino 2
- C) Cammino 3
- D) Cammino 4
- E) Cammino 5

### Test di Logica

63. L'obiettivo del quesito è quello di individuare la sequenza corretta sulla base di una serie di indizi forniti. Per ogni sequenza errata viene indicato se sono presenti caratteri BP (numero di caratteri corretti nella posizione corretta, ovvero "ben piazzati") o MP (numero di caratteri corretti, ma nella posizione sbagliata, ovvero "mal piazzati").

WPSO: 1 BP / 2 MP

SPHW: 1 BP / 1 MP

POSH: 1 BP / 2 MP

PTOS: 3 BP

- A) PPOS
- B) PHOS
- C) STOS
- D) WTOS
- E) PTOW

64. "Tutti i muratori sono forti. Paolo è forte". In base alle precedenti informazioni, quale delle seguenti affermazioni è necessariamente vera?

- A) Nessuna delle altre risposte è corretta
- B) Paolo non è un muratore
- C) Paolo è un muratore
- D) Tutti i forti sono muratori
- E) Alcuni muratori si chiamano Paolo

65. "Se e solo se ho dormito almeno per otto ore, mi sveglio completamente riposato". In base alla precedente informazione, quale delle seguenti affermazioni è certamente vera?

- A) Se mi sveglio completamente riposato significa che ho dormito almeno per otto ore
- B) A volte, anche se dormo per sette ore, mi sveglio completamente riposato
- C) Se dormo per dieci ore, a volte, non mi sveglio completamente riposato
- D) Per svegliarmi completamente riposato è sufficiente che dorma più di sette ore
- E) A volte, anche se ho dormito almeno per otto ore, non mi sveglio completamente riposato



66. Quali dei seguenti ragionamenti risultano logicamente validi?

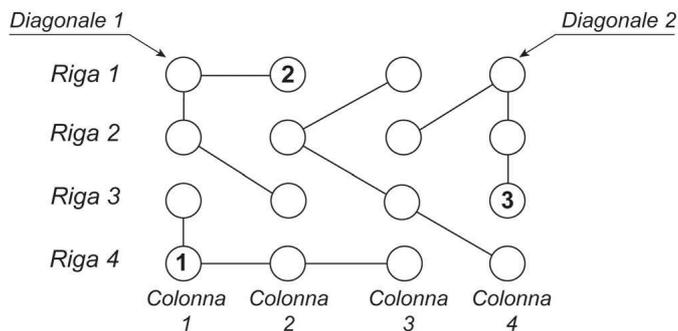
1. Simona sta leggendo un libro. Ogni volta che viaggia in treno, Simona legge un libro. Dunque, Simona sta viaggiando in treno.
2. Tutte le volte che Roberto mangia le fragole, gli viene una reazione allergica. Stamattina, a colazione ha mangiato una pasta farcita di marmellata di fragole, credendo fosse di ciliegie. Dunque, oggi gli verrà una reazione allergica.
3. Raffaella oggi ha indossato le scarpe da ginnastica. Ogni volta che deve camminare molto per lavoro, Raffaella indossa scarpe da ginnastica. Dunque, Raffaella oggi ha camminato molto per lavoro.
4. Ruggero ha appena fatto il pieno di benzina alla moto. Ogni volta che Ruggero fa il pieno alla moto, porta Giulia al mare. Dunque, ora Ruggero porterà Giulia al mare.

- A) 2 e 4  
B) 1 e 4  
C) 2, 3 e 4  
D) 2 e 3  
E) 1, 2 e 3

67. La griglia 4 x 4 contiene solo numeri da 1 a 4 e per essere riempita con i numeri mancanti è necessario seguire tre semplici regole:

- 1) ogni riga deve contenere cifre tutte differenti;
- 2) ogni colonna deve contenere cifre tutte differenti;
- 3) ogni "flusso" collegato dai segmenti deve contenere cifre tutte differenti.

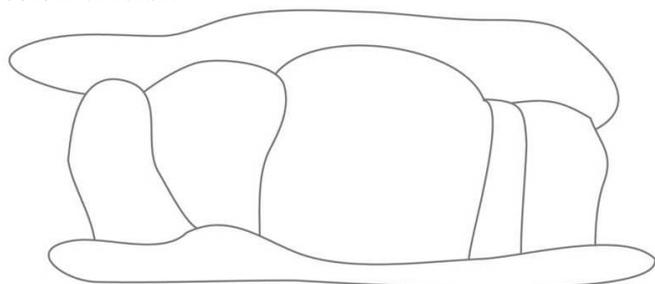
Le diagonali invece non necessariamente devono rispettare le regole sopra esposte.



Individuare l'alternativa che rappresenta la corretta sequenza di numeri della Colonna 1, riportati dal basso verso l'alto.

- A) 1-2-4-3  
B) 3-4-2-1  
C) 3-2-1-4  
D) 1-4-3-2  
E) 2-3-1-4

68. Quanti colori servono per colorare la figura proposta in modo che due territori confinanti abbiano colori diversi?



- A) 3
- B) 5
- C) 2
- D) 7
- E) 4

### Brano I

**Leggere il testo del seguente problema.**

Marco non sa scegliere lo sport da praticare fra quattro possibili: pallavolo, basket, rugby e calcio. Marco ha la possibilità di entrare in una squadra per ciascuno degli sport possibili: le squadre sono Ampdoria, Bilan, Catalanta e Dinter, non necessariamente in questo ordine. Gli allenatori delle quattro squadre sono Esposito, Farioli, Ghizzoni e Hazan, non necessariamente in questo ordine.

È inoltre noto che:

- Farioli allena l'Ampdoria;
- la squadra di rugby è allenata da Hazan;
- la squadra di calcio si chiama Dinter e non è allenata da Ghizzoni;
- il nome della squadra di basket è Bilan.

69. Marco ha deciso di praticare lo sport della squadra il cui nome viene terzo in ordine alfabetico.

**Quale sport ha praticato? (vedi Brano I)**

- A) Lo sport della squadra allenata da Hazan
- B) Il calcio
- C) La pallavolo
- D) Lo sport della squadra allenata da Esposito
- E) Lo sport della squadra allenata da Ghizzoni

70. Sulla base delle informazioni fornite, quale delle seguenti affermazioni è corretta? (vedi Brano I)

- A) Esposito allena la Dinter
- B) Catalanta è il nome della squadra di pallavolo
- C) Farioli allena la squadra di calcio
- D) Il nome della squadra di rugby è Ampdoria
- E) Ghizzoni allena la squadra di pallavolo

### Test di Inglese

71. Fill in the blank. "I watched a very interesting interview ... the trainer of the Italian team".

- A) with
- B) to
- C) by
- D) at
- E) from



- 72. Which of the following is NOT an auxiliary verb?**
- A) To take
  - B) To do
  - C) To be
  - D) Can
  - E) Will
- 73. Fill in the blank. "I'll help you when I ... downloading my emails".**
- A) have finished
  - B) will finish
  - C) finished
  - D) conclude
  - E) will terminate
- 74. Fill in the blanks. "... if I ... the radio on?".**
- A) Would you mind; turned
  - B) Would you mind; turn
  - C) Do you mind; turning
  - D) Would you mind; turning
  - E) Will you mind; turned
- 75. Fill in the blank. "Is this guitar ...? Play it for me, please!".**
- A) yours
  - B) your
  - C) them
  - D) her
  - E) mine

\*\*\*\*\* FINE DELLE DOMANDE \*\*\*\*\*

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