



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

**Anno Accademico 2012/2013**

**Test di Biologia**

- 1. Gli istoni sono:**
  - A) piccole proteine legate al DNA nelle cellule eucariotiche
  - B) proteine prodotte dal sistema immunitario
  - C) batteri
  - D) zuccheri presenti sulla superficie della membrana plasmatica
  - E) organelli citoplasmatici presenti nelle cellule eucariotiche
  
- 2. Per “fagocitosi” si intende:**
  - A) il processo attraverso il quale la cellula introduce al suo interno particelle solide
  - B) la nutrizione esclusivamente con vegetali
  - C) il processo attraverso il quale una cellula espelle dal citoplasma particelle solide
  - D) la nutrizione con prede vive
  - E) il processo di triturazione dei cibi nell'apparato digerente
  
- 3. La meiosi riguarda la maturazione:**
  - A) dei gameti
  - B) delle cellule somatiche
  - C) di tutte le cellule
  - D) delle cellule nervose
  - E) degli eritrociti
  
- 4. Il sesso di un individuo della specie umana dipende:**
  - A) dal cromosoma sessuale (X o Y) presente nello spermatozoo
  - B) dal tipo di ormoni prodotti dalla madre durante le prime settimane di gravidanza
  - C) dal numero totale di cromosomi presenti nella cellula uovo
  - D) dal numero totale di cromosomi presenti nello spermatozoo
  - E) dal cromosoma sessuale (X o Y) presente nella cellula uovo
  
- 5. A quale classe di composti appartiene il principale costituente dell'olio d'oliva?**
  - A) Lipidi
  - B) Acidi grassi saturi
  - C) Alcani
  - D) Glicidi
  - E) Acidi grassi polinsaturi
  
- 6. Una cellula con un'alta richiesta di energia contiene molti/e:**
  - A) mitocondri
  - B) membrane plasmatiche
  - C) centrioli
  - D) nuclei
  - E) lisosomi

**7. La membrana cellulare è:**

- A) una struttura semipermeabile di natura lipoproteica che controlla il passaggio di molecole e ioni
- B) un rivestimento, costituito prevalentemente da cellulosa, che ha la funzione di proteggere la cellula e di impedire la fuoriuscita dei liquidi
- C) una struttura che consente il passaggio delle sostanze attraverso un doppio strato proteico
- D) una complessa struttura lipidica permeabile a ogni tipo di molecola
- E) un reticolo di natura glicoproteica che esercita una protezione meccanica e consente la permeabilità della cellula

**8. L'uomo, animale "a sangue caldo", è un:**

- A) omeotermico
- B) poichilotermico
- C) sintermico
- D) allotermico
- E) eterotermico

**9. La teoria di Darwin afferma che:**

- A) gli individui di una popolazione sono variabili geneticamente tra di loro e quindi hanno una diversa probabilità di sopravvivenza
- B) gli individui di una popolazione hanno tutti la stessa probabilità di sopravvivenza
- C) l'uso crea, il non uso distrugge
- D) i caratteri acquisiti sono ereditabili dalla prole
- E) gli individui di una popolazione sono sempre uguali geneticamente tra di loro

**10. L'ordine di grandezza delle dimensioni delle cellule umane è:**

- A) il micron
- B) il picometro
- C) l'angstrom
- D) il millimetro
- E) il dalton

**11. Che differenza c'è tra polipo e polpo?**

- A) Il primo è un animale coloniale, il secondo un animale solitario
- B) Il primo è un mollusco, il secondo un bivalve
- C) Nessuna, sono due varianti del nome di uno stesso animale
- D) Il primo è un vertebrato, il secondo un invertebrato
- E) Il primo è un invertebrato, il secondo un vertebrato

**12. Il citoscheletro è costituito da:**

- A) microtubuli, microfilamenti e filamenti intermedi
- B) membrana plasmatica
- C) citosol
- D) fibre muscolari
- E) organuli cellulari e materiale amorfo

**13. Uno spermatozoo umano contiene:**

- A) 23 cromosomi
- B) 46 cromosomi
- C) 10 cromosomi
- D) 1 cromosoma
- E) 22 cromosomi



- 14. Gli enzimi aumentano la velocità di reazione perché:**
- A) diminuiscono l'energia di attivazione
  - B) modificano i prodotti di reazione desiderati
  - C) modificano l'equilibrio di reazione
  - D) modificano l'energia libera allo stato stazionario
  - E) vengono consumati durante la reazione
- 15. La cellula vegetale si distingue da quella animale per la presenza di:**
- A) parete cellulare
  - B) ribosomi
  - C) nucleo
  - D) mitocondri
  - E) membrana cellulare
- 16. L'ATP è usato nella cellula:**
- A) per immagazzinare energia
  - B) per digerire i grassi
  - C) come riserva di fosfato
  - D) per digerire le proteine
  - E) per digerire i polisaccaridi
- 17. Quale delle seguenti strutture nervose fa parte del rombencefalo?**
- A) Il midollo allungato
  - B) Il cervello
  - C) L'ipotalamo
  - D) Il talamo
  - E) L'ipofisi
- 18. La calcitonina è secreta:**
- A) dalla tiroide
  - B) dall'ipofisi
  - C) dalla corticale del surrene
  - D) dalla midollare del surrene
  - E) dalle paratiroidi
- 19. In una doppia elica di DNA, i due filamenti sono uniti da:**
- A) legami a idrogeno tra le basi azotate
  - B) legami covalenti tra gli zuccheri
  - C) legami a idrogeno tra gli zuccheri
  - D) legami ionici tra le basi azotate
  - E) legami covalenti tra le basi azotate

20. Nel batterio "Escherichia coli", l'operone lac, che contiene i geni necessari per il metabolismo del lattosio, è un operone inducibile. Esso viene attivato solo in presenza del lattosio, che quindi:
- A) impedisce al repressore di legarsi all'operatore, permettendo quindi alla RNA polimerasi di legarsi al promotore
  - B) inibisce la sintesi del repressore
  - C) permette al repressore di legarsi all'operatore, impedendo quindi alla RNA polimerasi di legarsi al promotore
  - D) permette al repressore di legarsi all'operatore, permettendo quindi alla RNA polimerasi di legarsi al promotore
  - E) impedisce al repressore di legarsi all'operatore, impedendo quindi alla RNA polimerasi di legarsi al promotore

### Test di Chimica

21. Un atomo che contiene 19 protoni, 20 neutroni e 19 elettroni ha come numero di massa:
- A) 39
  - B) 38
  - C) 58
  - D) 19
  - E) 20
22. Gli atomi di uno stesso elemento:
- A) sono tutti della stessa specie
  - B) hanno tutti lo stesso peso
  - C) diffondono tutti alla stessa velocità
  - D) hanno tutti la stessa massa
  - E) sono sempre tutti uguali
23. Nella tavola periodica gli elementi sono disposti in righe orizzontali dette:
- A) periodi
  - B) gruppi
  - C) famiglie
  - D) gruppi funzionali
  - E) blocchi unitari
24. Quale tra i seguenti elementi forma ioni trivalenti?
- A) Al
  - B) O
  - C) Ba
  - D) F
  - E) Ag
25. Una soluzione con concentrazione  $10^{-2}$  M di ioni  $H^+$  è:
- A) acida
  - B) debolmente riducente
  - C) debolmente ossidante
  - D) neutra
  - E) basica
26. L'elettronegatività è:
- A) la capacità di un atomo di attrarre elettroni di legame
  - B) l'energia necessaria a strappare un elettrone a un atomo
  - C) una proprietà intrinseca dei neutroni
  - D) una proprietà intrinseca degli elettroni
  - E) la capacità di un atomo di cedere elettroni



27. Le benzine, frazioni ottenute dalla distillazione del petrolio con punti di ebollizione compresi tra 65 e 100 °C, hanno densità medie  $d = 0,72$  g/ml. Calcolare quanto pesa il serbatoio di un'automobile contenente 100 litri di benzina (peso del serbatoio vuoto = 18 kg).
- A) 90 kg
  - B) 36 kg
  - C) 100 kg
  - D) 72 kg
  - E) 144 kg
28. I metalli alcalini:
- A) reagiscono vivacemente con l'acqua
  - B) appartengono al II gruppo degli elementi rappresentativi
  - C) formano esclusivamente composti binari
  - D) sono elementi poco reattivi
  - E) hanno due elettroni nel livello più esterno
29. Quale affermazione sui lipidi è FALSA?
- A) I lipidi sono costituiti unicamente da carbonio, idrogeno e ossigeno
  - B) La vitamina D, che ha struttura steroidea, è un lipide
  - C) Le cere appartengono alla classe dei lipidi
  - D) I grassi solidi a temperatura ambiente contengono acidi grassi saturi
  - E) Gli oli contengono acidi grassi insaturi
30. Bilanciare la seguente reazione:  $\text{NaHCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- A)  $2\text{NaHCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
  - B)  $\text{NaHCO}_3 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 = 1/2\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2 + 3/2\text{H}_2\text{O}$
  - C)  $4\text{NaHCO}_3 + 4\text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{Na}_2\text{SO}_4 + 4\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
  - D)  $\text{NaHCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
  - E)  $3\text{NaHCO}_3 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{Na}_2\text{SO}_4 + 3\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$
31. Individuare l'affermazione ERRATA. In una pila Daniell:
- A) gli elettroni vengono spinti dal catodo verso l'anodo
  - B) avviene una reazione di ossidoriduzione
  - C) il catodo corrisponde al polo positivo
  - D) l'energia chimica viene trasformata in energia elettrica
  - E) l'elettrodo in cui si verifica la riduzione corrisponde al catodo
32. Gli alcani sono catene di atomi di carbonio e idrogeno. I legami di questi composti sono tipicamente:
- A) legami covalenti
  - B) legami dativi
  - C) legami coordinativi
  - D) legami ad idrogeno
  - E) legami ionici
33. Individuare l'affermazione FALSA riguardo al doppio legame tra atomi di carbonio.
- A) Non è mai presente nei chetoni
  - B) È presente negli alcheni
  - C) È più debole del legame triplo tra atomi di carbonio
  - D) Gli atomi di carbonio che lo formano sono ibridati  $sp^2$
  - E) È più forte del legame semplice tra atomi di carbonio

**34. Quale tra le seguenti affermazioni è corretta?**

- A) Le molecole di HBr si attraggono per mezzo di interazioni dipolo-dipolo
- B) HBr è una miscela
- C) HBr è un composto più basico dell'acqua
- D) HBr è un composto anfotero
- E) HBr non forma molecole perché è un composto ionico

**35. Indicare le corrette associazioni.**

- A) Cu = Rame; Hg = Mercurio; K = Potassio
- B) Ti = Titanio; Co = Cobalto; Rd = Radio
- C) B = Bromo; C = Carbonio; Au = Oro
- D) F = Ferro; Be = Berillio; B = Boro
- E) S = Sodio; F = Fluoro; B = Boro

**36. Quale tra i seguenti composti è un aminoacido?**

- A) Alanina
- B) Metacroleina
- C) Formalina
- D) Atropina
- E) Anilina

**37. Indicare la massa di anidride carbonica (p.m.r. 44) che si ottiene da 250 g di CaCO<sub>3</sub> (p.m.r. 100) se la reazione è: CaCO<sub>3</sub> → CaO + CO<sub>2</sub>**

- A) 110 g
- B) 250 g
- C) 44 g
- D) 88 g
- E) 125 g

**38. Quale dei seguenti elementi NON è presente in natura come molecola biatomica?**

- A) Elio
- B) Cloro
- C) Idrogeno
- D) Azoto
- E) Ossigeno

### Test di Matematica

**39. In un riferimento cartesiano, il valore assoluto del coefficiente del termine quadratico dell'equazione della parabola esprime:**

- A) l'ampiezza della parabola
- B) il quadrato dell'ordinata del vertice della parabola
- C) l'ascissa del vertice della parabola
- D) la concavità della parabola
- E) l'ordinata del vertice della parabola

**40. La somma degli angoli interni di un esagono:**

- A) è 720°
- B) 360°
- C) non si può stabilire a priori perché la somma degli angoli interni di un poligono dipende dal fatto che esso sia regolare o non regolare
- D) è 1440°
- E) è 1080°



41. Se in un triangolo rettangolo l'ipotenusa BC misura 15 cm, l'angolo  $\beta$  a essa adiacente ha il seno che vale  $\frac{4}{5}$ ; allora la sua area:
- A) misura  $54 \text{ cm}^2$
  - B) non può essere determinata
  - C) misura  $180 \text{ cm}^2$
  - D) misura  $135 \text{ cm}^2$
  - E) misura  $108 \text{ cm}^2$
42. Il diametro di un cerchio è uguale al lato di un quadrato. Quale delle seguenti affermazioni è corretta?
- A) L'area del quadrato è maggiore di quella del cerchio
  - B) L'area del quadrato è la metà di quella del cerchio
  - C) L'area del quadrato è il doppio di quella del cerchio
  - D) L'area del quadrato è uguale a quella del cerchio
  - E) L'area del quadrato è minore di quella del cerchio
43. L'espressione  $6a^2b + 4a^2b^2 + 6ab^3 + 9ab^2$  equivale a:
- A)  $ab(3 + 2b)(2a + 3b)$
  - B)  $ab(a + 2b)(3b + 2a)$
  - C)  $ab(3a + 2b)^2$
  - D)  $b(3 + 2b)(2a^2 + 3b)$
  - E)  $a^2b^2(3 + 2b)(2a + 3b)$
44. Semplificare il seguente radicale:  $\sqrt[6]{\frac{1}{5} \cdot \left(1 - \frac{6}{5} + \frac{6}{25}\right)}$
- A)  $\sqrt{\frac{1}{5}}$
  - B)  $\sqrt[3]{\frac{1}{5}}$
  - C)  $\sqrt[3]{\frac{6}{25}}$
  - D)  $6\sqrt{6}$
  - E)  $3\sqrt{\frac{1}{5}}$
45. Quale delle seguenti terne di numeri può rappresentare le misure dei lati di un triangolo?
- A) 3, 4, 6
  - B) 1, 2, 5
  - C) 1, 2, 6
  - D) 2, 4, 7
  - E) 1, 2, 4
46. La distanza tra i punti di intersezione con gli assi delle due rette  $x = 3$  e  $y = -4$  misura:
- A) 5
  - B) -1
  - C)  $\sqrt{5}$
  - D) 1
  - E) -5
47. La misura in radianti di un angolo di  $48^\circ$  è:
- A)  $\frac{4\pi}{15}$
  - B)  $\frac{5\pi}{12}$
  - C)  $\frac{7\pi}{8}$
  - D)  $\frac{3\pi}{5}$
  - E)  $\frac{2\pi}{30}$

48. A una certa ora del giorno il Sole forma un angolo di  $60^\circ$  con la superficie orizzontale di una piazza. Qual è l'altezza della torre affacciata alla piazza se, a quella stessa ora, essa proietta un'ombra lunga  $13\sqrt{3}$  metri?
- A) 39 metri  
 B) 32 metri  
 C) 28 metri  
 D) 13 metri  
 E) 45 metri
49. Determinare 2 numeri naturali pari consecutivi tali che la somma dei loro reciproci sia  $7/24$ .
- A) 6; 8  
 B) 10; 12  
 C) 2; 4  
 D) 8; 10  
 E) 4; 6
50. Se  $a = 1/2$ ;  $b = 0,1$ ;  $c = \sqrt{2}$ ;  $d = \text{Log } 0,1$  (dove il logaritmo è decimale), allora si conclude che:
- A)  $d < b < a < c$   
 B)  $c < d < b < a$   
 C)  $c < a < d < b$   
 D)  $d < b < c < a$   
 E)  $b < d < a < c$
51. Le soluzioni della disequazione  $|1 + x| \geq 2$  sono:
- A)  $x \leq -3, x \geq 1$   
 B)  $x \leq -1, x \geq 3$   
 C) nessuna delle altre alternative è corretta  
 D)  $x \in \mathbb{R}$   
 E)  $-3 < x < 1$
52. Nello spazio sono dati tre piani di equazioni cartesiane  
 $x + 2y - z = 2$        $x - y - z = -1$        $x + 8y - z = 8$   
 I tre piani:
- A) si intersecano in una retta  
 B) si incontrano in un unico punto  
 C) non hanno alcun punto in comune  
 D) sono paralleli tra loro  
 E) sono a due a due perpendicolari
53. Marito e moglie litigano non più di una volta al giorno. Litigano se hanno più di 25 piatti e rompono 5 piatti per lite. Se il marito ha torto compra 10 piatti il giorno stesso. I piatti acquistati sono utilizzabili per liti a partire dal giorno successivo. La probabilità che il marito abbia torto è  $1/2$  (per ogni lite). Se il primo giorno vi sono 50 piatti, la probabilità di lite al settimo giorno è:
- A)  $31/32$   
 B)  $62/63$   
 C)  $1/2$   
 D) 100%  
 E)  $63/64$





**Test di Fisica**

54. Una biglia è soggetta ad accelerazione costante uguale a  $30 \text{ m/s}^2$ . Sapendo che la biglia parte con velocità iniziale nulla, quale sarà la sua velocità dopo 3 secondi dalla partenza?
- A)  $90 \text{ m/s}$
  - B)  $10 \text{ km/h}$
  - C) Non si può calcolare poiché non si conosce la massa della biglia
  - D)  $6 \text{ km/h}$
  - E)  $60 \text{ m/s}$
55. Su un corpo di  $100 \text{ g}$ , inizialmente fermo, agisce una forza costante di  $10 \text{ N}$ . Il moto del corpo sarà:
- A) uniformemente accelerato con  $a = 100 \text{ m/s}^2$
  - B) uniformemente accelerato con  $a = 1 \text{ m/s}^2$
  - C) uniformemente accelerato con  $a = 10 \text{ m/s}^2$
  - D) uniforme alla velocità costante di  $100 \text{ m/s}^2$
  - E) uniformemente accelerato con  $a = 0,1 \text{ m/s}^2$
56. Due condensatori, rispettivamente di capacità  $C_1$  e  $C_2$ , collegati in parallelo, equivalgono a un unico condensatore di capacità  $C$  tale che:
- A)  $C = C_1 + C_2$
  - B)  $C = C_2 - C_1$
  - C)  $1/C = 1/C_1 + 1/C_2$
  - D)  $C = C_1 - C_2$
  - E)  $C = C_1 \cdot C_2$
57. La pressione è definita come:
- A) il rapporto tra la forza agente perpendicolarmente a una superficie e l'area della superficie stessa
  - B) il rapporto tra la forza agente parallelamente a una superficie e l'area della superficie stessa
  - C) il rapporto tra il peso di un corpo e l'area della sua superficie
  - D) il rapporto tra il volume di un corpo e l'area della sua superficie
  - E) il rapporto tra la forza che agisce su un corpo e il volume del corpo stesso
58. In un piano cartesiano, dove il tempo occupa l'asse delle ascisse e lo spazio quello delle ordinate, il grafico di un moto rettilineo uniforme è rappresentato da una semiretta. La velocità:
- A) è data dalla pendenza della semiretta
  - B) è ricavabile solo nel caso di spazio percorso nullo
  - C) non è ricavabile
  - D) è data dal valore minimo della semiretta
  - E) è data dal valore massimo della semiretta
59. Si consideri il sistema Terra-Luna. Quale delle seguenti quantità NON è contemplata nella formula della legge di gravitazione di Newton?
- A) L'accelerazione centripeta della Luna
  - B) La distanza Terra-Luna
  - C) La massa della Luna
  - D) La massa della Terra
  - E) La costante di gravitazione universale

60. Se un cubo di acciaio (densità  $7.870 \text{ kg/m}^3$ ) di volume pari a  $1 \text{ m}^3$  è totalmente immerso in acqua a una profondità di 20 m, la spinta di Archimede è pari a circa:
- A) 9.800 N
  - B)  $1,5 \cdot 10^6 \text{ N}$
  - C) 1.000 kg
  - D) 78.700 N
  - E) 7.870 kg
61. A circa quanti gradi kelvin corrisponde la temperatura di  $-200 \text{ }^\circ\text{C}$ ?
- A) 73
  - B)  $-70$
  - C) 20
  - D)  $-20$
  - E)  $-73$
62. La potenza è data da:
- A) (lavoro compiuto) / (intervallo di tempo impiegato per compierlo)
  - B) (lavoro compiuto)  $\times$  (forza esercitata)
  - C) (lavoro compiuto) / (forza esercitata)
  - D) (lavoro compiuto) / (intervallo di spazio nel quale viene compiuto il lavoro)
  - E) (lavoro compiuto)  $\times$  (intervallo di tempo impiegato per compierlo)

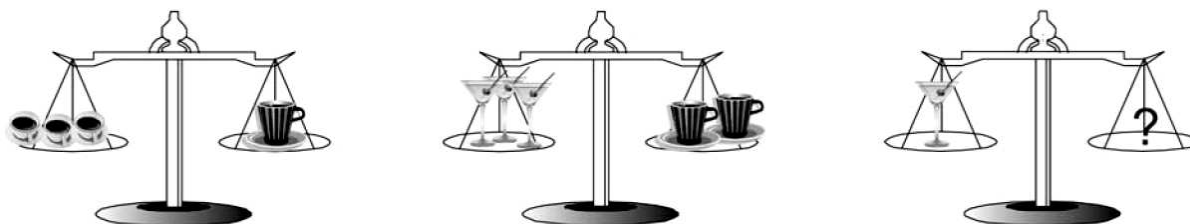
### Test di Logica

63. Utilizzando l'alfabeto italiano, completare correttamente la seguente successione di lettere:  
I; C; T; U; O; G; ?; ?
- A) H; B
  - B) H; C
  - C) A; B
  - D) A; R
  - E) H; A
64. Un'asta di metallo lunga 1 metro è sospesa per il suo centro. A 40 cm dall'estremità destra è agganciato un peso di 30 kg, mentre all'estremità opposta è agganciato un peso di 45 kg. Cosa è necessario fare per equilibrare l'asta e mantenerla in posizione orizzontale?
- A) Aggiungere, al peso agganciato a destra, un ulteriore peso di 195 kg
  - B) Aggiungere, al peso agganciato a destra, un ulteriore peso di 15 kg
  - C) Aggiungere, al peso agganciato a sinistra, un ulteriore peso di 39 kg
  - D) Nulla, l'asta è già in equilibrio
  - E) Aggiungere, al peso agganciato a sinistra, un ulteriore peso di 195 kg
65. I fratelli Giacomo e Simone hanno fatto merenda. Giacomo ha mangiato metà dei biscotti preparati dalla loro mamma e Simone ha mangiato un terzo dei biscotti rimanenti più altri quattro. Sapendo che non è rimasto neanche un biscotto, quanti biscotti aveva preparato la mamma?
- A) 12 biscotti
  - B) 6 biscotti
  - C) 18 biscotti
  - D) 24 biscotti
  - E) 10 biscotti



66. Quali, tra i termini proposti, completano correttamente la seguente proporzione? Albero : strada = X : Y
- A) X = arbusto; Y = viottolo
  - B) X = foresta; Y = incrocio
  - C) X = nido; Y = marciapiede
  - D) X = ramo; Y = fiume
  - E) X = bosco; Y = viale
67. *“Se Marco viene bocciato non andrà in vacanza”.*  
Se la precedente affermazione è vera, allora è necessariamente vero che:
- A) se Marco andrà in vacanza, allora non è stato bocciato
  - B) Condizione necessaria affinché Marco vada in vacanza è che venga promosso
  - C) Marco non va in vacanza solo quando viene bocciato
  - D) se Marco non viene bocciato, andrà in vacanza
  - E) se Marco non andrà in vacanza, allora è stato bocciato
68. 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").  
AHOO: 1 BP / 1 MP  
AOSC: 2 BP / 1 MP  
AHC: 1 BP  
SOOO: 3 BP
- A) SOOC
  - B) SOOS
  - C) AOOS
  - D) SOOA
  - E) AOOO
69. Tre marinai sbucciano un sacco di patate rispettivamente in 3, 4 e 6 ore. Quante ore impiegano a sbucciare insieme le patate di 63 sacchi?
- A) 84
  - B) Non è possibile rispondere in base ai dati forniti
  - C) 168
  - D) 13
  - E) 12

70. Nella figura sono rappresentate tre bilance a due piatti su cui sono poste delle tazzine da caffè, delle tazze da tè e dei bicchieri da cocktail.



Confrontando i pesi sulle prime due bilance, quanto pesa un bicchiere da cocktail posto sulla terza bilancia?

- A) 2 tazzine da caffè
  - B) 2 tazze da tè
  - C) 1 tazzina da caffè
  - D) 1 tazza da tè
  - E) 3 tazzine da caffè
- Test di Inglese**
71. Fill in the blank. "My father usually goes to work ..... car".
- A) by
  - B) off
  - C) on
  - D) with
  - E) in
72. Fill in the blank. "I don't have my mobile phone. Could I use ....., please?".
- A) yours
  - B) her
  - C) your
  - D) mine
  - E) their
73. Fill in the blank. "Your bag? ..... on your desk?".
- A) Isn't it
  - B) Doesn't it
  - C) Is not it
  - D) Isn't
  - E) Aren't
74. Fill in the blank. "Where ..... your mother?".
- A) did your father meet
  - B) your father knew
  - C) your father met
  - D) your father knowing
  - E) did your father know
75. Fill in the blank. "..... I have some water, please?".
- A) May
  - B) Will
  - C) Do
  - D) Am
  - E) Should



**Università degli Studi di BARI**  
C.L./C.L.M. in Area Scientifica e Sanitaria

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

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