



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

Anno Accademico 2017/2018

Test di Biologia

1. **Come agisce la penicillina?**
 - A) Inibisce la formazione della parete batterica
 - B) Blocca la sintesi proteica
 - C) Inibisce la sintesi dell'RNA
 - D) Attacca la membrana citoplasmatica del batterio
 - E) Interferisce con il metabolismo energetico della cellula batterica

2. **I dendriti trasmettono l'impulso nervoso:**
 - A) in senso centripeto, verso il corpo cellulare
 - B) alternativamente in senso centripeto e in senso centrifugo
 - C) in senso centrifugo
 - D) in senso variabile secondo lo stimolo
 - E) dai centri nervosi verso i recettori

3. ***“La barriera di filtrazione agisce come un filtro selettivo per le molecole contenute nel sangue che attraversa i capillari glomerulari, separandole in base alle dimensioni e alla carica elettrica. In particolare, in condizioni di normalità, le molecole di raggio superiore a 42 Ångström (Å) non superano il filtro glomerulare, mentre quelle di raggio inferiore a 20 Å lo attraversano liberamente; molecole di raggio intermedio sono filtrate a seconda di questo”.***
A quale organo si riferisce la frase precedente?
 - A) Rene
 - B) Fegato
 - C) Intestino
 - D) Vescica
 - E) Polmone

4. **Tizio e Sempronia, che non hanno parenti affetti da malattie genetiche, generano un figlio con una malattia di origine genetica. Quale tipo di trasmissione NON è verosimile?**
 - A) Autosomica dominante
 - B) Autosomica recessiva
 - C) Tutte le altre alternative sono errate
 - D) Tutti i tipi di ereditarietà mendeliana sono egualmente possibili
 - E) Legata al sesso

5. **I gameti sono:**
 - A) le cellule sessuali (spermatozoo e uovo)
 - B) le cellule somatiche
 - C) le cellule nervose
 - D) fotorecettori
 - E) le unità funzionali del rene

6. A differenza dei rettili, gli anfibi:

- A) hanno una pelle sottile e senza squame che può consentire il passaggio di ossigeno
- B) hanno uno sviluppo embrionale che avviene all'interno di un uovo non covato
- C) sono tetrapodi e hanno prevalentemente una fecondazione interna
- D) sono animali che non possiedono una temperatura interna costante e generata dal proprio corpo
- E) sono mammiferi

7. Se due genitori sono eterozigoti per un carattere, per es. Dd, che probabilità hanno di avere un figlio dd?

- A) 25%
- B) 75%
- C) 10%
- D) 100%
- E) 50%

8. I tipici vermi metamerici appartengono al phylum:

- A) degli anellidi
- B) dei ciclostomi
- C) dei nematodi
- D) dei platelminti
- E) nessuna delle altre alternative è corretta

9. Il principale prodotto di secrezione ormonale del testicolo è:

- A) testosterone
- B) cortisolo
- C) androstenedione
- D) prolattina
- E) estrogeni

10. Quale, tra le seguenti, NON è una funzione del vacuolo?

- A) Funzione fotosintetica
- B) Funzione litica
- C) Funzione di riserva
- D) Funzione di conservazione dell'omeostasi idrica
- E) Funzione di mantenimento della pressione di turgore

11. Quale delle seguenti alternative rappresenta l'equazione globale della demolizione aerobica del glucosio?

- A) $C_6H_{12}O_6 + 6 O_2 \rightarrow 6 CO_2 + 6 H_2O$
- B) $C_6H_{12}O_6 + 6 H_2O \rightarrow 6 CO_2 + 6 O_2$
- C) $6 CO_2 + 6 H_2O \rightarrow C_6H_{12}O_6 + 6 O_2$
- D) $C_6H_{12}O_6 \rightarrow 6 CO_2 + 6 H_2O + 6 O_2$
- E) $C_6H_{12}O_6 + 6 O_2 + 6 H_2O \rightarrow 6 CO_2$

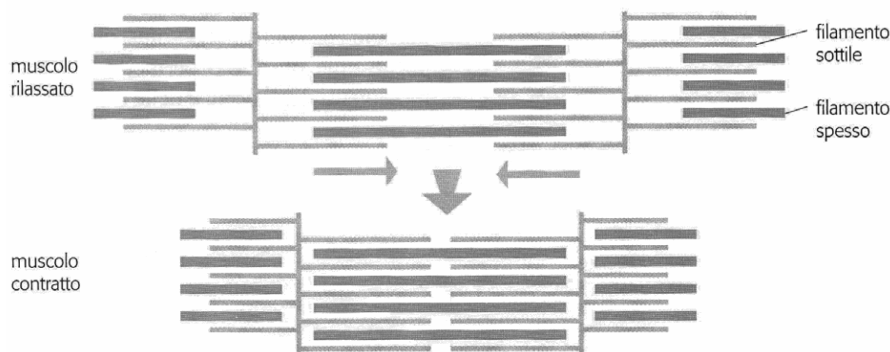
12. I nucleotidi di un'emicella di DNA sono uniti mediante:

- A) legami fosfodiesterici
- B) ponti disolfuro
- C) proteine
- D) legami a idrogeno
- E) legami peptidici



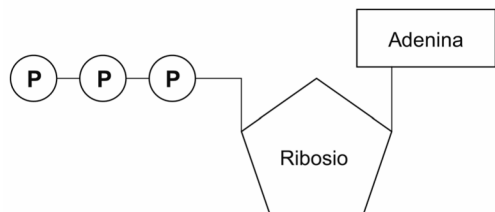
- 13. Si supponga che su un filamento di DNA si susseguano le basi CTAATTGGA. Quali sono le basi complementari sull'altro filamento della doppia elica?**
- A) GATTAACCT
 - B) TCCAATTAG
 - C) ACGGCCTTG
 - D) GAUUAACCU
 - E) CTAATTGGA
- 14. Il DNA è una macromolecola composta da:**
- A) basi azotate, molecole di uno zucchero pentoso e gruppi fosfato
 - B) basi azotate
 - C) basi azotate e molecole di uno zucchero pentoso
 - D) amminoacidi e molecole di uno zucchero pentoso
 - E) basi azotate, molecole di un amminoacido e gruppi fosfato
- 15. La divisione cellulare nei batteri avviene mediante:**
- A) scissione binaria
 - B) mitosi
 - C) partenogenesi
 - D) coniugazione
 - E) meiosi
- 16. Negli eucarioti la respirazione cellulare avviene:**
- A) nei mitocondri
 - B) a livello del plasmalemma
 - C) nel nucleo
 - D) nei ribosomi
 - E) nei perossisomi
- 17. Quale dei seguenti composti NON è un costituente della molecola di RNA?**
- A) Desossiribosio
 - B) Adenina
 - C) Ribosio
 - D) Uracile
 - E) Citosina

18. La figura riguarda la contrazione muscolare. Quale tra le seguenti affermazioni è FALSA?



- A) Il disegno rappresenta la contrazione di una fibra muscolare liscia o striata
- B) Nel disegno, durante la contrazione, la zona H, priva di filamenti sottili, tende ad assottigliarsi
- C) Il disegno rappresenta l'accorciamento del sarcomero, che determina la contrazione della miofibrilla
- D) Il disegno rappresenta lo scorrimento dei filamenti di actina sui filamenti di miosina
- E) Nel disegno le linee verticali rappresentano le linee Z

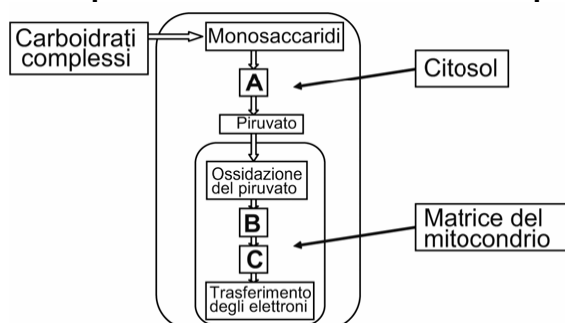
19. Cosa si può affermare in merito alla schematizzazione proposta?



- A) Rappresenta una molecola di ATP
- B) Può rappresentare indifferentemente un nucleotide del DNA o una molecola di ATP
- C) Può rappresentare indifferentemente una molecola di ATP o di ADP
- D) Se fosse la molecola dell'ATP, i tre gruppi fosfato sarebbero direttamente legati all'adenina
- E) Se fosse la molecola dell'ATP, ci sarebbe il desossiribosio invece del ribosio

20. Nell'immagine è rappresentata in forma schematica una parte dei processi della respirazione cellulare, all'interno di una cellula e di un mitocondrio.

Quali processi biochimici o sostanze possono essere sostituiti alle lettere A, B e C?



- A) A = Glicolisi; B = Acetil-CoA; C = Ciclo di Krebs
- B) A = Ciclo di Krebs; B = Acetil-CoA; C = Glicolisi
- C) A = Glicolisi; B = Glicerolo; C = Ciclo dell'acido citrico
- D) A = Ossidazione degli acidi grassi; B = Acetil-CoA; C = Ciclo di Calvin
- E) A = Citocromo; B = Glicolisi; C = Ciclo degli acidi tricarbossilici



Test di Chimica

21. Cosa rappresenta il numero Z?

- A) Il numero di protoni di un atomo
- B) Il numero di neutroni di un atomo
- C) La somma del numero di protoni e di neutroni di un atomo
- D) La somma del numero di protoni e di elettroni di un atomo
- E) Il numero di cariche positive di un catione

22. Il berillio (numero di massa 9, numero atomico 4) ha:

- A) 4 elettroni e 5 neutroni
- B) 4 protoni e 9 neutroni
- C) 9 elettroni e 5 neutroni
- D) 9 elettroni e 4 neutroni
- E) 4 neutroni e 5 elettroni

23. A quale elemento appartiene la seguente configurazione elettronica esterna: $2s^2 2p^4$?

- A) Ossigeno
- B) Fluoro
- C) Azoto
- D) Carbonio
- E) Boro

24. Il numero massimo di ossidazione dell'azoto è:

- A) +5
- B) +3
- C) 0
- D) -2
- E) +4

25. In quale, tra le seguenti condizioni, il valore della costante di equilibrio aumenta?

- A) Fornendo calore a una reazione endotermica
- B) Diminuendo la concentrazione di uno dei reagenti
- C) Aumentando la concentrazione di uno dei prodotti
- D) In ogni caso aumentando la pressione
- E) In ogni caso aumentando la temperatura

26. Quale delle seguenti sostanze mostra comportamento basico in soluzione acquosa?

- A) Idrogenocarbonato di potassio
- B) Anidride carbonica
- C) Acido acetico
- D) Tricloruro di alluminio
- E) Idrogenosolfato di potassio

27. Una soluzione acquosa di NaCl (contenente 9 g di sale per litro di soluzione) è isotonica con il sangue e, se sterile, può essere iniettata per via endovenosa perché rispetto al sangue ha la stessa:

- A) pressione osmotica
- B) composizione del plasma
- C) concentrazione molare di ioni cloruro
- D) densità
- E) concentrazione molare di ioni sodio

28. L'ammoniaca si può ottenere per reazione della calciocianammide con acqua:
 $\text{CaCN}_2 (\text{s}) + \text{H}_2\text{O} (\text{l}) = \text{CaCO}_3 (\text{s}) + \text{NH}_3 (\text{g})$.
Volendo bilanciare l'equazione chimica con i coefficienti stechiometrici più bassi, questi devono essere:
- A) 1, 3, 1, 2
 - B) 4, 2, 6, 2
 - C) 1, 1, 1, 1
 - D) 1, 4, 2, 2
 - E) 2, 6, 2, 4
29. L'urea è:
- A) una diammide
 - B) un amminoacido
 - C) una base azotata
 - D) sinonimo di urina
 - E) uno zucchero
30. Le pirimidine sono:
- A) basi azotate
 - B) nucleotidi
 - C) acidi nucleici
 - D) nucleosidi
 - E) proteine
31. Una soluzione che contiene 0,05 moli di HCl in 100 mL di soluzione è:
- A) 0,5 M
 - B) 0,05 M
 - C) 0,5 m
 - D) 0,05 m
 - E) 0,05 N
32. Quale tra i seguenti è un composto ionico?
- A) KCl
 - B) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$
 - C) H_2SO_4
 - D) HCl
 - E) CO_2
33. Una mole, definita come l'ammontare di una sostanza che contiene tante entità elementari quanti sono gli atomi presenti in 0,012 kg di ^{12}C , equivale:
- A) al numero di molecole contenute in un peso di sostanza, espresso in grammi, pari alla massa molecolare
 - B) al volume contenente N (costante di Avogadro) molecole
 - C) al numero di molecole in 22,4 litri di sostanza in condizioni normali di P e T
 - D) alla metà degli ioni di un composto ionico binario in un peso di sostanza, espresso in grammi, pari al peso formula
 - E) al numero di molecole contenute in un peso di composto ionico, espresso in grammi, pari alla massa molecolare
34. Per diluire una soluzione è necessario:
- A) aggiungere solvente
 - B) nessuna delle altre alternative è corretta
 - C) prima aggiungere soluto e poi solvente
 - D) aggiungere soluto
 - E) una soluzione non si può diluire in alcun modo



35. Che caratteristica ha la massa dei gas?
- A) È definita
 - B) Non è definita
 - C) Dipende dalla forma del recipiente
 - D) Dipende dalla forma e dal volume del recipiente
 - E) Dipende dal volume del recipiente
36. Quale dei seguenti fenomeni NON indica un cambiamento di stato?
- A) Conduzione
 - B) Fusione
 - C) Condensazione
 - D) Evaporazione
 - E) Solidificazione
37. Il pH indica:
- A) l'acidità del sistema
 - B) la concentrazione degli ioni positivi in soluzione
 - C) la concentrazione della soluzione
 - D) la temperatura del sistema
 - E) la reattività del sistema
38. Il numero di ossidazione degli atomi nelle sostanze allo stato elementare:
- A) è sempre uguale a zero
 - B) dipende dalla elettronegatività dell'elemento
 - C) è positivo nei metalli e negativo nei non metalli
 - D) dipende dalla posizione dell'elemento nel sistema periodico
 - E) dipende dallo stato di aggregazione

Test di Matematica

39. Qual è la soluzione della seguente equazione nell'incognita x ?
- $$2x - 4 = 2(x - 2)$$
- A) Qualsiasi numero
 - B) 1
 - C) Nessuna soluzione
 - D) 0
 - E) 2
40. 13 mm equivalgono a:
- A) 0,0013 dam
 - B) 0,013 dam
 - C) 0,13 dam
 - D) 1.300 dam
 - E) 0,013 dm
41. Quanto misura il perimetro di un rombo con lato uguale a 5 cm?
- A) 20 cm
 - B) 10 cm
 - C) 40 cm
 - D) 25 cm
 - E) 15 cm

42. Qual è l'angolo supplementare di 100° ?
- A) 80°
 - B) 50°
 - C) 260°
 - D) 180°
 - E) 90°
43. Indicare la maggiore tra le seguenti potenze.
- A) $(7/6)^3$
 - B) $(6/7)^3$
 - C) $(6/7)^2$
 - D) $(7/6)^2$
 - E) $(8/7)^3$
44. È vero che, se x è un qualsiasi numero negativo, allora:
- A) $(x^{-3}x^2)/x = x^{-2}$
 - B) $(x^{-3}x^2)/x = x$
 - C) $(x^{-3}x^2)/x = 0$
 - D) $(x^{-3}x^2)/x = x^{-3}$
 - E) $(x^{-3}x^2)/x = x^{-1}$
45. L'espressione $(x + 3y)^3$ è uguale a:
- A) $x^3 + 9x^2y + 27xy^2 + 27y^3$
 - B) $x^3 + 27x^2y + 27xy^2 + 27y^3$
 - C) $x^3 + 27y^3$
 - D) $x^3 + 9x^2y + 9xy^2 + 27y^3$
 - E) $x^2 + 3x^2y + 9xy^2 + 27y^3$
46. Stabilire per quali valori di x esiste l'espressione $(2x + 1)^{1/2}$.
- A) $x \geq -1/2$
 - B) Nessun x
 - C) $x > -1/2$
 - D) Per ogni x
 - E) $x \geq 1/2$
47. Qual è la probabilità che, lanciando due volte di seguito una moneta, si ottenga almeno una volta "croce"?
- A) $3/4$
 - B) $1/4$
 - C) $1/2$
 - D) 0
 - E) 2
48. Dato un prisma con volume pari a 506 centimetri cubi e altezza pari a 23 centimetri, quanto misura la sua area di base?
- A) 22 cm^2
 - B) Non ci sono dati sufficienti per rispondere
 - C) 44 cm^2
 - D) 11 cm^2
 - E) 33 cm^2



49. L'equazione $\sqrt{x+5} = x+2$ si definisce:
- A) irrazionale
 - B) razionale
 - C) fratta
 - D) astratta
 - E) nessuna delle altre alternative è corretta
50. Un padre di 30 anni ha due figli di 6 e 8 anni. Tra quanti anni la somma delle età dei figli uguaglierà l'età del padre?
- A) 16
 - B) 11
 - C) 12
 - D) 8
 - E) 14
51. La disequazione $(1/3)^x > 9$ è verificata per:
- A) $x < -2$
 - B) $x > -2$
 - C) $x < 2$
 - D) $x > 2$
 - E) $-2 < x < 2$
52. Disporre in ordine crescente i seguenti numeri:
 $a = 3^4$; $b = -4^{-3}$; $c = -3^3$; $d = 4^{-3}$
- A) $c < b < d < a$
 - B) $c < b < a < d$
 - C) $b < c < d < a$
 - D) $b < a < c < d$
 - E) $c < d < b < a$
53. Per quale valore di q la retta $y = 2x + q$ passa per il punto (4, 4)?
- A) $q = -4$
 - B) $q = 2$
 - C) $q = 8$
 - D) $q = 4$
 - E) $q = -2$

Test di Fisica

54. In fisica, che cosa si misura con il watt (W)?
- A) Una potenza
 - B) Una forza
 - C) Un impulso
 - D) Una resistenza
 - E) Un lavoro

55. In un circuito, tre resistenze sono disposte in parallelo. I valori delle tre resistenze sono: $R_1 = 10 \text{ ohm}$, $R_2 = R_3 = 5 \text{ ohm}$. Sapendo che nel nodo del parallelo entra una corrente di 4 A, qual è la corrente che passa nella resistenza R_1 ?
- A) 0,8 A
 - B) 6 A
 - C) 4 A
 - D) I dati sono insufficienti per rispondere
 - E) 1 A
56. Un uomo ha una massa di 70 chili e occupa un volume di 70 litri. La sua densità media vale:
- A) 1.000 kg/m^3
 - B) $0,1 \text{ g/m}^3$
 - C) 100 g/m^3
 - D) 10 g/m^3
 - E) 10 kg/m^3
57. Per sollevare di 20 metri un ascensore di massa totale uguale a 1.000 kg in 200 secondi, è necessario utilizzare un motore di potenza approssimativamente uguale a:
- A) 1.000 W
 - B) 500 W
 - C) 2.000 W
 - D) 10.000 W
 - E) 200 W
58. Un oggetto puntiforme è soggetto a moto circolare uniforme con velocità uguale a 5 m/s su una circonferenza di raggio uguale a 5 m. A quale accelerazione è sottoposto?
- A) Il vettore accelerazione ha modulo uguale a 5 m/s^2 , con direzione sempre verso il centro della circonferenza
 - B) Nessuna, il moto è uniforme
 - C) Il vettore accelerazione ha modulo uguale a 5 m/s^2 , con direzione sempre verso l'esterno della circonferenza
 - D) Il vettore accelerazione ha modulo uguale a 25 m/s^2 , con direzione sempre verso il centro della circonferenza
 - E) Il vettore accelerazione ha modulo uguale a 225 m/s^2 , con direzione sempre verso l'esterno della circonferenza
59. Due corpi A (massa 2 kg) e B (massa 4,5 kg) hanno la stessa energia cinetica quando le rispettive velocità sono:
- A) $A = 60 \text{ km/h}$ e $B = 40 \text{ km/h}$
 - B) $A = 20 \text{ km/h}$ e $B = 40 \text{ km/h}$
 - C) $A = 60 \text{ km/h}$ e $B = 10 \text{ km/h}$
 - D) $A = 10 \text{ km/h}$ e $B = 40 \text{ km/h}$
 - E) $A = 80 \text{ km/h}$ e $B = 60 \text{ km/h}$
60. Se un corpo si muove con accelerazione costante in modulo e in direzione:
- A) la risultante delle forze che agiscono su di esso è costante
 - B) il suo moto si dice circolare uniforme
 - C) il suo moto si dice rettilineo uniforme
 - D) esso mantiene costante la quantità di moto
 - E) la risultante delle forze che agiscono su di esso è nulla



61. Si consideri un punto posizionato sul bordo di un disco che ruota a velocità costante. Se la velocità del disco raddoppia, cosa succede alla frequenza?
- A) Raddoppia
 - B) Si dimezza
 - C) Rimane uguale
 - D) Triplica
 - E) Quadruplica

62. L'energia cinetica di un corpo in caduta libera in assenza di attrito:
- A) aumenta al ridursi della quota
 - B) è costante
 - C) diminuisce al ridursi della quota
 - D) dipende dalle caratteristiche del corpo
 - E) nessuna delle altre alternative è corretta

Test di Logica

63. Un'asta di metallo lunga 1 metro è sospesa per il suo centro. A 45 cm dall'estremità destra è agganciato un peso di 15 kg, mentre all'estremità opposta è agganciato un peso di 6 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 45 kg
 - B) Aggiungere, al peso agganciato a destra, un ulteriore peso di 9 kg
 - C) Nulla, l'asta è già in equilibrio
 - D) Aggiungere, al peso agganciato a sinistra, un ulteriore peso di 50 kg
 - E) Aggiungere, al peso agganciato a sinistra, un ulteriore peso di 45 kg
64. Completare correttamente la seguente successione numerica: 63; 98; 55; ?; ?; 81; 115; 150
- A) 89; 124
 - B) 98; 90
 - C) 85; 124
 - D) 84; 129
 - E) 89; 149
65. Una carta geografica è in scala 1 : 100.000. A quale distanza sono rappresentate due località che nella realtà si trovano a 5 chilometri di distanza?
- A) 5 cm
 - B) 2 mm
 - C) 20 cm
 - D) 2 cm
 - E) 50 cm
66. **“Se A allora B, se B allora C e solo se A allora C”.**
Se la precedente affermazione è vera, allora quale delle seguenti è necessariamente vera?
- A) Tutte le affermazioni indicate nelle altre alternative sono corrette
 - B) Se non C allora non B
 - C) Se e solo se C allora A
 - D) Se C allora B
 - E) se A allora C
67. **“È stato dimostrato che nella società odierna l'aumento del costo della vita provoca un sensibile aumento del ricorso a prestiti presso usurai da parte dei lavoratori dipendenti. È**

dunque evidente che la mancata corrispondenza tra gli stipendi fissati dalle imprese e quelli richiesti dai lavoratori dipendenti è una delle cause del ricorso a prestiti presso usurai”.

La conclusione precedente si basa sulla premessa implicita che:

- A) la mancata corrispondenza tra gli stipendi fissati dalle imprese e quelli richiesti dai lavoratori dipendenti è una delle cause dell'aumento del costo della vita
- B) i lavoratori dipendenti sono sempre più indebitati presso usurai
- C) gli stipendi fissati dalle imprese non soddisfano i lavoratori dipendenti
- D) il ricorso a prestiti presso usurai da parte dei lavoratori dipendenti è determinato dal crescente costo della vita
- E) nessuna delle altre alternative è corretta

68. Un liceo ha 1.500 iscritti, di cui 3/4 femmine. Si sa che il 10% degli iscritti ha scelto come seconda lingua straniera il giapponese. Preso a caso un iscritto di questo liceo, qual è la probabilità che sia un maschio che studia come seconda lingua il giapponese?

- A) 1/40
- B) 3/40
- C) 27/40
- D) 37/40
- E) 9/40

69. Tommaso ama fare vacanze avventurose e ogni anno trascorre le vacanze in un posto nuovo, con un amico diverso. Negli anni 2011, 2012, 2013 e 2014 è andato in campeggio, a fare un tour in bicicletta, in montagna e a fare immersioni subacquee (non necessariamente in quest'ordine), con i seguenti amici (non necessariamente in quest'ordine): Enrico, Giacomo, Carlo e Paolo. È noto che:

1. la vacanza con Paolo è la vacanza in bicicletta oppure quella del 2012;
2. Tommaso ha trascorso le vacanze con Enrico nel 2014;
3. per quanto riguarda i viaggi del 2012-2013, si sa che uno l'ha fatto con Giacomo e l'altro era quello a base di immersioni subacquee;
4. Tommaso è andato in montagna due anni prima che in tour in bicicletta.

Il primo amico con cui Tommaso ha trascorso le vacanze, in ordine cronologico, è:

- A) Carlo
- B) Paolo
- C) Paolo o Carlo, ma è impossibile stabilire con certezza quale dei due
- D) Giacomo
- E) Giacomo o Carlo, ma è impossibile stabilire con certezza quale dei due

70. Si dispone di una bilancia a due piatti con il braccio sinistro che misura un quinto del braccio destro. Se nel piatto sinistro vengono posti 2 pesi uguali fra loro, quanti pesi dello stesso tipo devono essere posizionati nel piatto destro affinché la bilancia risulti in equilibrio?

- A) Non è possibile equilibrare la bilancia con un numero intero di pesi
- B) 10
- C) 8
- D) 2
- E) 1

Test di Inglese

71. Fill in the blank. “I am really fed ... you! You are always complaining!”.

- A) up with
- B) in to
- C) up on
- D) up in
- E) in against



72. Fill in the blank. *“A midwife is a qualified nurse ... extra training in obstetrics”.*

- A) who has had
- B) whom had
- C) that has
- D) has had
- E) which has had

73. Fill in the blank. *“Before lunch, go and wash ... hands”.*

- A) your
- B) one
- C) the
- D) yours
- E) one's

74. Fill in the blanks. *“I ... go because the show ... too late”.*

- A) can't; begins
- B) cant; begin
- C) can; beginning
- D) will; would begin
- E) could; will have begun

75. Fill in the blank. *“Don't worry about the noise, as the children are wide ...”.*

- A) awake
- B) woken
- C) waked
- D) woke
- E) awoke

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

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