



PROVA DI AMMISSIONE AL CORSO DI LAUREA SCIENZE E TECNOLOGIE ALIMENTARI

Anno Accademico 2020/2021

Test di Biologia

- 1. Quale delle seguenti classi non appartiene ai vertebrati?**
 - A) Appendicolarie
 - B) Pesci cartilaginei
 - C) Mammiferi
 - D) Rettili
 - E) Ciclostomi

- 2. La membrana plasmatica:**
 - A) controlla il flusso delle molecole tra l'interno della cellula e l'ambiente esterno
 - B) non contiene fosfolipidi
 - C) è la regione dove si concentra il materiale genetico
 - D) è il sito dove vengono sintetizzate le proteine
 - E) è una struttura rigida a più strati

- 3. Cosa hanno in comune la cellula eucariotica e quella procariotica?**
 - A) La membrana plasmatica
 - B) Il vacuolo centrale
 - C) I cloroplasti
 - D) La parete cellulare
 - E) Nessun elemento

- 4. Cosa si trova all'interno del nucleo della cellula eucariotica?**
 - A) Il DNA associato alle proteine
 - B) I lisosomi
 - C) I mitocondri
 - D) L'apparato di Golgi
 - E) Il citoscheletro

- 5. In quale parte della cellula viene modificata la composizione chimica delle proteine?**
 - A) All'interno dell'apparato di Golgi
 - B) All'interno del nucleo
 - C) Nel reticolo endoplasmatico
 - D) Nei lisosomi
 - E) Nella cellula non si realizza nessuna modifica della composizione chimica delle proteine

- 6. In cosa consiste la respirazione cellulare?**
 - A) Nella ossidazione delle molecole organiche
 - B) Nella riduzione delle molecole organiche
 - C) Nella fermentazione della materia organica
 - D) Nella fermentazione alcolica
 - E) Le cellule non hanno respirazione

- 7. Il processo che porta alla formazione di cellule aploidi è chiamato:**
- A) Meiosi
 - B) Mitosi
 - C) Citodieresi
 - D) Suddivisione cromosomica
 - E) Crossing Over
- 8. In quale fase della meiosi si verifica il “crossing-over”?**
- A) Nella Profase I
 - B) Nella Metafase II
 - C) Nella Anafase I
 - D) Nella Profase II
 - E) Nella Citodieresi
- 9. Quale delle seguenti non è una fase della mitosi?**
- A) Interfase
 - B) Profase
 - C) Metafase
 - D) Anafase
 - E) Telofase
- 10. Cosa sono i Cromatidi?**
- A) Sono i due “bastoncini” identici che costituiscono i cromosomi
 - B) Sono la regione centrale del cromosoma
 - C) Sono prodotti della necrosi della cellula
 - D) Sono prodotti della mitosi
 - E) Derivano dal meccanismo di correzione degli errori
- 11. Cosa è una cellula diploide?**
- A) Una cellula che contiene coppie di cromosomi omologhi
 - B) Le cellula uovo
 - C) Le cellule spermatozoo
 - D) Una cellula che non contiene coppie di cromosomi omologhi
 - E) Una cellula che contiene un doppio numero di cromosomi
- 12. Come sono definiti i caratteri ereditari trasferiti da una generazione all'altra?**
- A) Geni
 - B) Cromosomi
 - C) Fenotipi
 - D) Cromatidi
 - E) Gameti
- 13. Da cosa è costituito il genotipo?**
- A) Dall'insieme dei due alleli
 - B) Da un solo allele
 - C) Da un allele recessivo
 - D) Dall'insieme dei due gameti
 - E) Dall'insieme dei due gameti e dei due alleli
- 14. Quale delle seguenti non è una classe di artropodi?**
- A) Tunicati
 - B) Insetti
 - C) Crostacei
 - D) Miriapodi
 - E) Aracnidi



15. Come viene definita la specie biologica?

- A) Le specie sono gruppi di popolazioni naturali che sono in grado di incrociarsi tra loro e di produrre una prole a sua volta fertile
- B) Le specie sono gruppi di popolazioni artificiali che sono in grado di incrociarsi tra loro e di produrre una prole a sua volta fertile
- C) Le specie sono gruppi di popolazioni naturali che sono in grado di incrociarsi tra loro ma non di produrre una prole a sua volta fertile
- D) Le specie sono gruppi di popolazioni tra cui esiste un isolamento riproduttivo
- E) Le specie sono gruppi di popolazioni in cui individui appartenenti a specie differenti sono in grado di produrre una prole fertile

Test di Chimica

16. Cosa sono gli isotopi?

- A) Atomi che hanno lo stesso numero di protoni e di elettroni ma diverso numero di neutroni
- B) Atomi dello stesso elemento con stesso numero atomico e stesso numero di massa
- C) Atomi dello stesso elemento con stesso numero di massa ma diverso numero atomico
- D) Atomi che hanno lo stesso numero di protoni e di neutroni ma diverso numero di elettroni
- E) Atomi che hanno diverso numero di protoni, di elettroni e di neutroni

17. Un atomo neutro con numero di massa $A = 32$ che possiede 15 elettroni, quanti neutroni possiede?

- A) 17
- B) 15
- C) 32
- D) 47
- E) 18

18. Quale è il numero di massa A di un atomo che possiede 8 protoni e 7 neutroni?

- A) 15
- B) 1
- C) 8
- D) 7
- E) -1

19. La teoria secondo cui se l'elettrone assorbe energia può passare a un'orbita più esterna e viceversa se emette energia può passare a un'orbita più interna rappresenta:

- A) 2° postulato di Bohr
- B) 1° postulato di Bohr
- C) 3° postulato di Bohr
- D) Legge di Thomson
- E) Principio di Heisenberg

20. Quale è la configurazione elettronica dell'elemento As con $Z = 33$?

- A) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^3$
- B) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{13} 4s^2$
- C) $1s 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^5$
- D) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 3f^5$
- E) $1s^2 2s^2 2p^6 3p^6 3d^{10} 3f^7$

21. Cosa indica il numero quantico secondario?

- A) Quanti tipi di orbitale possono esistere all'interno di un livello energetico principale
- B) Il livello di energia dell'elettrone
- C) Quanti tipi di orbitale possono esistere all'interno di un livello energetico secondario
- D) Il livello di energia del neutrone
- E) Il livello di energia del protone

22. Quando due elettroni possono coesistere in uno stesso orbitale?

- A) Solo se dotati di spin opposti
- B) Solo se dotati di spin uguale
- C) Sempre
- D) Mai
- E) Solo se hanno quattro numeri quantici uguali

23. Quale delle seguenti è una equazione chimica bilanciata?

- A) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3(\text{aq}) + 3\text{Ba}(\text{NO}_3)_2(\text{aq}) \rightarrow 2\text{Fe}(\text{NO}_3)_3(\text{aq}) + 3\text{BaSO}_4 \downarrow$
- B) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3(\text{aq}) + 3\text{Ba}(\text{NO}_3)_2(\text{aq}) \rightarrow 2\text{Fe}(\text{NO}_3)_3(\text{aq}) + \text{BaSO}_4 \downarrow$
- C) $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{NH}_2(\text{g})$
- D) $\text{CH}_4(\text{g}) + 2\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{CO}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$
- E) $\text{CH}_4(\text{g}) + 2\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CO}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{g})$

24. Quale delle seguenti è una regola della nomenclatura IUPAC per l'assegnazione del nome ad un alcano a catena ramificata?

- A) Individuare la catena più lunga (catena principale) e i gruppi sostituenti ad essa legati
- B) Numerare gli atomi di Carbonio della catena secondaria in maniera tale che il sostituito più vicino a un capo della catena prenda il numero più basso possibile
- C) Numerare gli atomi di Carbonio della catena secondaria in maniera tale che il sostituito più vicino a un capo della catena prenda il numero più alto possibile
- D) Nel caso in cui due sostituenti diversi siano legati allo stesso atomo di carbonio, il numero corrispondente va indicato una volta
- E) Nel caso in cui due sostituenti diversi siano legati allo stesso atomo di carbonio, il numero corrispondente va indicato tre volte

25. Qual è la formula generale dei cicloalcani?

- A) C_nH_{2n}
- B) C_nH_n
- C) C_2H_{2n}
- D) CH_{2n}
- E) C_nH

26. Quale tra le seguenti è la formula razionale del propano?

- A) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- B) $\text{CH}_4 - \text{CH}_3 - \text{CH}_4$
- C) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- D) $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$
- E) $\text{CH}_3 - \text{CH}_3 - \text{CH}_3$

27. L'affinità elettronica:

- A) diminuisce lungo un gruppo procedendo dall'alto verso il basso
- B) aumenta lungo un gruppo procedendo dall'alto verso il basso
- C) diminuisce lungo un periodo procedendo da sinistra verso destra
- D) aumenta lungo un periodo procedendo da destra verso sinistra
- E) diminuisce lungo un gruppo procedendo dal basso verso l'alto



28. Quando si instaura un legame covalente puro?

- A) Quando la differenza di elettronegatività tra due atomi è compresa tra 0 e 0,4
- B) Quando la differenza di elettronegatività tra due atomi è maggiore di 0,4
- C) Quando la differenza di elettronegatività tra due atomi è maggiore di 1,9
- D) Quando la differenza di elettronegatività tra due atomi è compresa tra di 0,4 e 1,9
- E) Quando la differenza di elettronegatività tra i due atomi coinvolti è pari a 1,8

29. Che cosa è la regola dell'ottetto?

- A) È la regola secondo cui un atomo è particolarmente stabile quando possiede 8 elettroni nel livello esterno
- B) È la regola secondo cui un atomo è particolarmente instabile quando possiede 8 elettroni nel livello esterno
- C) È la regola secondo cui un atomo è particolarmente stabile quando possiede 8 elettroni nel livello interno
- D) È la regola secondo cui un atomo è particolarmente stabile quando possiede 4 elettroni nel livello esterno
- E) È la regola secondo cui un atomo è particolarmente stabile quando possiede 16 elettroni nel livello esterno

30. Nella teoria degli orbitali molecolari:

- A) la molecola viene interpretata come una nuova entità costituita da tanti nuclei quanti sono gli atomi della molecola attorno ai quali si dispongono gli orbitali molecolari
- B) la molecola vien descritta come un insieme atomi legati tra loro per la sovrapposizione degli orbitali esterni di valenza
- C) la molecola si forma se l'assetto degli elettroni in orbitali molecolari è meno stabile dell'assetto in orbitali atomici
- D) la molecola non accoglie gli elettroni appartenenti gli atomi di partenza
- E) la molecola accoglie solo parte degli elettroni appartenenti gli atomi di partenza

Test di Matematica

31. Il valore dell'espressione $[(2^4 * 17^2 - 2^6 * 7^2) * 3^2 - 2^2 * 3^4 * 5^2] : 3^3 - 7^2 * 2^2$ è

- A) 0
- B) 3
- C) 2
- D) 5
- E) 7

32. Il massimo comun divisore dei numeri 396 e 756 è:

- A) 36
- B) 42
- C) 38
- D) 24
- E) 54

33. In ogni trapezio isoscele gli angoli adiacenti ad una stessa base, e cioè i due angoli che ciascuna base forma con i lati obliqui, sono:
- A) congruenti
 - B) retti
 - C) ottusi
 - D) acuti
 - E) piatti
34. Per risolvere un'equazione in forma normale basta:
- A) dividere il termine noto dell'equazione per il coefficiente dell'incognita
 - B) dividere il termine noto dell'equazione per due
 - C) moltiplicare il termine noto dell'equazione per il coefficiente dell'incognita
 - D) moltiplicare il termine noto dell'equazione per il doppio del coefficiente dell'incognita
 - E) dividere il termine noto dell'equazione per il doppio del coefficiente dell'incognita
35. Un quadrilatero ha due angoli che misurano rispettivamente 85° e 67° . L'ampiezza di ciascuno degli altri due angoli, sapendo che sono congruenti, è:
- A) 104°
 - B) 109°
 - C) 96°
 - D) 87°
 - E) 90°
36. La distanza tra i punti $P(-3;0)$ e $Q(2;0)$ è:
- A) 5
 - B) 7
 - C) 3
 - D) 4
 - E) 6
37. L'equazione della parabola avente l'asse di simmetria parallelo all'asse delle ordinate, vertice nell'origine degli assi cartesiani e passante per il punto $P=(1;-1)$ è:
- A) $y = -x^2$
 - B) $y = x^2$
 - C) $y = -x^2 + x$
 - D) $y = x^2 + x$
 - E) $y = -1/2x^2$
38. Dato il logaritmo $\log_{16} x = \frac{1}{2}$, il numero dato è:
- A) $x = 4$
 - B) $x = \sqrt[3]{2}$
 - C) $x = 3$
 - D) $x = \sqrt{5}$
 - E) $x = 6$
39. In un'urna vi sono complessivamente 48 palline nere e bianche. Se il numero delle palline nere raddoppiasse e quello delle palline bianche triplicasse, avremmo 112 palline. Le palline nere e quelle bianche sono:
- A) 32 e 16
 - B) 12 e 36
 - C) 15 e 33
 - D) 19 e 29
 - E) 27 e 21



40. La radice quadrata di 334 è compresa tra:

- A) 18 e 19
- B) 20 e 21
- C) 17 e 18
- D) 16 e 15
- E) 13 e 14

41. L'angolo convesso è quell'angolo che:

- A) non contiene i prolungamenti dei suoi lati
- B) contiene i prolungamenti dei suoi lati
- C) i cui lati sono semirette sovrapposte
- D) i cui lati sono semirette opposte
- E) per cui non è vera nessuna delle precedenti

42. La soluzione dell'equazione $\frac{4}{3} - \frac{5}{9}x = \frac{11}{3}x - 5$ è:

- A) $x = \frac{3}{2}$
- B) $x = \frac{4}{3}$
- C) $x = \frac{5}{2}$
- D) $x = \frac{2}{5}$
- E) $x = \frac{1}{2}$

43. Scomponendo il polinomio $x^3 + ax^2 - 2a^2x$ si ottiene:

- A) $x(x - a)(x + 2a)$
- B) $x(x - 2a)(x + 2a)$
- C) $2x(x - a)(x + 2a)$
- D) $x(x - 3a)(x + 2a)$
- E) $x(x - a)(x + a)$

44. Una retta è secante rispetto alla circonferenza se:

- A) ci sono due punti di intersezione
- B) c'è un solo punto di intersezione
- C) se le due curve non hanno punti in comune
- D) se passa per il centro della circonferenza
- E) se è perpendicolare al raggio

45. L'equazione $\frac{x^2}{16} + y^2 = 1$ rappresenta una:

- A) Ellissi
- B) Parabola
- C) Iperbole
- D) Circonferenza
- E) Retta

Test di Fisica

- 46. L'equazione oraria di un corpo che si muove è $s = 3t - 7$. Il termine -7 indica che il corpo:**
- A) inizialmente si trovava 7 metri prima del punto preso come origine del sistema di riferimento
 - B) ha una velocità di 7 m/s
 - C) ha già percorso 7 metri
 - D) ha un'accelerazione di 7 m/s^2
 - E) nessuna delle altre risposte è corretta
- 47. Un corpo è in equilibrio se:**
- A) sono nulle la risultante di tutte le forze e quella di tutte le coppie di forze che agiscono su di esso
 - B) è nulla la risultante di tutte le forze
 - C) è nulla la risultante di tutte le coppie di forze che agiscono su di esso
 - D) è nullo il braccio di tutte le coppie di forze
 - E) la verticale che passa per il baricentro cade entro la base di appoggio
- 48. Secondo quale legge, il quadrato del periodo orbitale di un pianeta è direttamente proporzionale al cubo del semiasse maggiore dell'orbita del pianeta:**
- A) Terza Legge di Keplero
 - B) Prima Legge di Keplero
 - C) Legge di Hooke
 - D) Legge oraria
 - E) Seconda Legge di Keplero
- 49. L'unità di misura del Lavoro è il:**
- A) Joule
 - B) Newton
 - C) Watt
 - D) Radiante
 - E) Metro
- 50. Quale di queste affermazioni sulla resistenza dell'aria è falsa?**
- A) Nel momento in cui l'intensità della forza frenante eguaglia quella della forza peso del corpo, l'accelerazione del corpo aumenta
 - B) Dipende dalla forma del corpo che cade
 - C) Dipende dalle dimensioni del corpo che cade
 - D) Dipende dalla velocità del corpo che cade
 - E) E' dovuta agli urti tra il corpo che cade e le molecole dell'aria
- 51. Quale dei seguenti corpi ha maggiore energia cinetica?**
- A) Un corpo di massa $2m$ e velocità $3v$
 - B) Un corpo di massa $4m$ e velocità v
 - C) Un corpo di massa $3m$ e velocità $2v$
 - D) Un corpo di massa m e velocità $4v$
 - E) Un corpo di massa m e velocità v



- 52. Secondo il Teorema della quantità di moto, l'impulso esercitato da una forza su un corpo, in un intervallo di tempo, è:**
- A) uguale alla variazione della quantità di moto del corpo nello stesso intervallo di tempo
 - B) minore della variazione della quantità di moto del corpo nello stesso intervallo di tempo
 - C) maggiore della variazione della quantità di moto del corpo nello stesso intervallo di tempo
 - D) uguale al quadrato della variazione della quantità di moto del corpo nello stesso intervallo di tempo
 - E) uguale alla metà della variazione della quantità di moto del corpo nello stesso intervallo di tempo
- 53. Le linee di un campo magnetico per convenzione sono:**
- A) chiuse e passanti da nord a sud all'esterno del magnete e da sud a nord all'interno del magnete
 - B) aperte e parallele tra loro
 - C) aperte e uscenti da nord a sud all'esterno del magnete e da sud a nord all'interno del magnete
 - D) aperte e radiali al polo nord del magnete
 - E) aperte e radiali al polo sud del magnete
- 54. Un liquido evapora a qualsiasi temperatura, ma evapora quando:**
- A) la sua tensione di vapore uguaglia la pressione esterna
 - B) la sua tensione di vapore è maggiore di zero
 - C) la sua tensione di vapore è maggiore della pressione esterna
 - D) la sua tensione di vapore è minore di zero
 - E) la sua tensione di vapore è nulla
- 55. Per la Legge della riflessione:**
- A) l'angolo di incidenza è uguale all'angolo di riflessione
 - B) l'angolo di incidenza è il doppio dell'angolo di riflessione
 - C) l'angolo di incidenza è uguale al seno dell'angolo di riflessione
 - D) l'angolo di incidenza è uguale al coseno dell'angolo di riflessione
 - E) l'angolo di incidenza è minore dell'angolo di riflessione

Test di Logica

- 56. Se Bruno è più grande di Francesco, Francesco è maggiore di Claudio e Alberto è più giovane di Claudio, allora si può logicamente concludere che:**
- A) Bruno è più vecchio di Alberto
 - B) Bruno è più giovane di Alberto
 - C) Alberto è più giovane di Francesco, ma non di Bruno
 - D) Francesco è più giovane di Alberto
 - E) non è possibile dire con certezza se Bruno sia più vecchio di Alberto
- 57. Completare la sequenza: HI 98 - LM 1110 - NO 1312 - ...?**
- A) PQ 1514
 - B) QP 1514
 - C) PQ 1415
 - D) 1514 PQ
 - E) QP 1415

58. Se “trecentoquarantanove” vale “20” e “a a a c e e e n n n o o q r r t t t u v” allora “duecentosette” vale “?” e “?”

- A) “13” e “cdeeeeenostttu”
- B) “13” e “ccdeeeeenostttu”
- C) “14” e “cdeeeeenostttu”
- D) “12” e “cdeeeeenostttu”
- E) “13” e “cdeeeeenosttu”

59. Individuare qual è la coppia mancante x : pesce = salamandra : y

- A) X = tonno Y = anfibio
- B) X = delfino Y = mammifero
- C) X = squalo Y = rettile
- D) X = orca Y = anfibio
- E) X = salmone Y = pesce

60. Se la parola GUSCIO viene scritta sotto a BUCCIA, la parola BADILE viene scritta sotto a GUSCIO, la parola CADUCO viene scritta sotto a BADILE e la prima e l’ultima parola sono rispettivamente MAGGIO e ECZEMA, allora in diagonale si può leggere:

- A) MUSICA
- B) MULINO
- C) MUESLI
- D) ECCOLO
- E) EDITTO

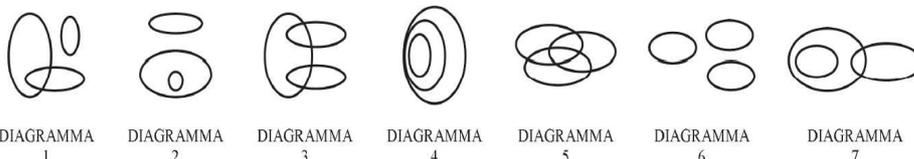
61. Se E viene dopo A, Z viene dopo E, E viene dopo W, W viene dopo A, qual è l’ordine corretto delle lettere?

- A) A, W, E, Z
- B) A, E, W, Z
- C) A, E, Z, W
- D) W, A, E, Z
- E) E, A, W, Z

62. Federico non ha fratelli. Chi è il fratello della figlia della nonna paterna del figlio di Federico?

- A) Federico stesso
- B) Un cugino di Federico
- C) Uno zio di Federico
- D) Il padre di Federico
- E) Un fratello di Federico

63. Individuare il diagramma che soddisfa la relazione insiemistica esistente tra i termini dati: Proteine, Enzimi, Proteasi



- A) Diagramma 4
- B) Diagramma 2
- C) Diagramma 1
- D) Diagramma 5
- E) Diagramma 6



64. Se:

$$\xi + \zeta + 3 = 2 \cdot \xi - 3$$

$$\zeta = 3$$

allora ξ è uguale a:

- A) 9
- B) -9
- C) 6
- D) 3
- E) -6

65. «*Se si mangia il pesce non si mangia la frutta. Se non si mangia il dolce si mangia la pizza. Inoltre o si mangia il pesce o non si mangia il dolce*»

In base alle precedenti affermazioni è sicuramente vero che:

- A) non si mangia la frutta o si mangia la pizza
- B) si mangia il pesce e si mangia la pizza
- C) si mangia la pizza
- D) non si mangia la frutta e il dolce
- E) non si mangia la frutta e si mangia la pizza

66. «*La notizia era una bufala, le bufale hanno le corna, la notizia ha le corna*»
Il sillogismo non funziona. Perché?

- A) il significato dei termini cambia nel corso del ragionamento
- B) non tutte le bufale hanno le corna
- C) non sempre le notizie sono delle bufale
- D) non sono le corna a determinare la veridicità di una notizia
- E) esistono bufale che sono vere

67. «*Il pomodoro è rosso oppure non è maturo*»

Se l'affermazione precedente è falsa, allora:

- A) il pomodoro non è rosso ed è maturo
- B) il pomodoro è rosso quando è maturo
- C) il pomodoro è maturo quando è rosso
- D) il pomodoro è maturo oppure è rosso
- E) il pomodoro è maturo oppure non è rosso

68. Se latte=15, latticino=27, yogurt=18, ricotta=?

- A) 21
- B) 24
- C) 12
- D) 30
- E) 18

69. Completare correttamente la seguente successione utilizzando l'alfabeto italiano: V; 3; T; 9; P; 27; ?; ?

- A) F; 81
- B) D; 54
- C) V; 243
- D) A; 30
- E) C; 3

70. In una pasticceria vendono 5 diversi tipi di biscotti: ricoperti di cioccolato, ripieni di marmellata, decorati con una ciliegia candita, wafer, di farina di mais. Quante combinazioni da 3 biscotti diversi sono possibili?

- A) 10
- B) 9
- C) 12
- D) 15
- E) 8

Test di Inglese

71. Fill in the blank: "Your teacher says the exam _____ difficult, so you need to study really hard".

- A) will be
- B) is being
- C) is going to be
- D) is
- E) must be

72. Fill in the blank: "You _____ eat that fish, it smells awful !!!".

- A) mustn't
- B) don't have to
- C) must to
- D) don't must
- E) should not

73. Fill in the blank: "_____ your name for me, please?".

- A) Would you mind spelling
- B) Would you mind to spell
- C) Do you spell
- D) Are you spelling
- E) Do you mind to spell

74. Fill in the blank: "I'd like _____ to bring your tests to school tomorrow".

- A) all of you
- B) every of you
- C) a lot of you
- D) much of you
- E) whoever

75. Fill in the blank: "He asked me why I _____ my tea".

- A) hadn't drunk
- B) hadn't drink
- C) hadn't drank
- D) didn't drink
- E) didn't drunk

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

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