



PROVA DI AMMISSIONE AL CORSO DI LAUREA IN CHIMICA

Anno Accademico 2019/2020

Test di Biologia

- 1. Indica quale tra le seguenti affermazioni NON è attribuibile ai cromosomi:**
 - A) si trovano esclusivamente nei gameti
 - B) trasmettono le informazioni ereditarie della cellula
 - C) sono la struttura della cellula che trasporta i geni
 - D) si possono vedere solo durante la mitosi e la meiosi
 - E) sono strutture a bastoncino costituite da proteine e dna

- 2. Come si definisce il processo in cui l'RNA viene usato per sintetizzare le proteine?**
 - A) Traduzione
 - B) Trascrizione
 - C) Dogma centrale della biologia
 - D) Traduzione inversa
 - E) Nessuna delle altre risposte è corretta

- 3. Quale di questi gruppi funzionali è presente in forma di ione negativo e si unisce allo scheletro carbonioso?**
 - A) Il gruppo fosfato
 - B) Il gruppo carbossilico
 - C) Il gruppo amminico
 - D) Il gruppo metilico
 - E) Il gruppo carbonilico

- 4. Dove si trovano le proteine strutturali?**
 - A) Nei peli dei mammiferi e nelle fibre di tessuti
 - B) Nei muscoli
 - C) All'interno delle membrane cellulari
 - D) Nel nucleo
 - E) Nessuna delle risposte precedenti è corretta

- 5. Gli animali a simmetria sferica:**
 - A) presentano un numero infinito di piani passanti per il centro del corpo
 - B) presentano un numero definito di piani di simmetria
 - C) vivono appoggiati su una superficie
 - D) vivono muovendosi in una direzione preferenziale
 - E) vivono muovendosi liberamente

Test di Chimica

- 6. Secondo il principio di esclusione di Pauli:**
- A) in un atomo non possono coesistere due o più elettroni che abbiano numero quantico uguale
 - B) ogni orbitale può contenere al massimo due elettroni anche di spin uguale
 - C) gli elettroni si dispongono in un atomo occupando prima gli orbitali liberi con energia minore
 - D) ogni orbitale può contenere al massimo quattro elettroni purché di spin opposto
 - E) ogni orbitale può contenere al massimo un elettrone
- 7. Come viene definito il numero di particelle contenute in una mole di sostanza?**
- A) Numero di Avogadro
 - B) Numero di Charls
 - C) Costante di GAY-Lussac
 - D) Numero di Lewis
 - E) Non esiste una specifica definizione
- 8. Qual è il numero di elettroni e neutroni presenti nel nucleo dell'isotopo ${}_{92}^{238}\text{U}$?**
- A) l'isotopo ha 92 elettroni e 146 neutroni
 - B) l'isotopo ha 238 elettroni e 92 neutroni
 - C) l'isotopo ha 146 elettroni e 92 neutroni
 - D) l'isotopo ha 92 elettroni e 146 neutroni
 - E) l'isotopo ha 92 elettroni e 238 neutroni
- 9. Relativamente alla presenza degli elettroni all'interno degli orbitali, quale delle seguenti affermazioni è corretta?**
- A) Due elettroni possono coesistere all'interno dello stesso orbitale solo se sono dotati di spin opposto
 - B) Due elettroni possono coesistere all'interno dello stesso orbitale solo se sono dotati di spin uguale
 - C) Due elettroni non possono coesistere all'interno dello stesso orbitale
 - D) Gli elettroni si dispongono nell'orbitale a maggiore energia
 - E) Un orbitale può essere occupato da più di due elettroni
- 10. Se la coppia di elettroni comuni è fornita da uno solo degli atomi partecipanti al legame, di che legame si tratta?**
- A) Legame covalente dativo
 - B) Legame metallico
 - C) Legame covalente polare
 - D) Legame ionico
 - E) Legame doppio
- 11. Se un elemento X, appartenente al primo gruppo della tavola periodica, reagisce con un elemento Y, appartenente all'ultimo gruppo della tavola periodica, quale legame, più probabilmente, si instaurerà?**
- A) Ionico
 - B) Covalente
 - C) Metallico
 - D) Dativo
 - E) Covalente polare



- 12. Quale delle seguenti affermazioni relativa agli acidi ossigenati è corretta?**
- A) La molecola contiene sempre idrogeno, ossigeno e un altro elemento che generalmente è un non metallo
 - B) La molecola contiene solo idrogeno e ossigeno
 - C) Sono composti binari formati da idrogeno legato ad un atomo del blocco s
 - D) La molecola contiene sempre idrogeno e un altro elemento che generalmente è un non metallo
 - E) La molecola contiene sempre ossigeno e un altro elemento che generalmente è un non metallo
- 13. La pressione esercitata da un vapore in equilibrio con il suo liquido in un recipiente chiuso, ad una data temperatura:**
- A) rappresenta la tensione di vapore
 - B) rappresenta la tensione di ebollizione
 - C) rappresenta la tensione superficiale
 - D) il punto di ebollizione
 - E) il punto di evaporazione
- 14. Con riferimento alla nomenclatura tradizionale ed a quella IUPAC la formula Cl_2O_3 è denominata:**
- A) Triossido di dicloro
 - B) Biossido di cloro
 - C) Anidride clorosa
 - D) Ossido di cloro
 - E) Anidride clorosa
- 15. Con riferimento alla nomenclatura tradizionale ed a quella IUPAC, la formula FeO è denominata:**
- A) Monossido di ferro
 - B) Ossido ferroso
 - C) Ossido di ferro
 - D) Biossido di ferro
 - E) Monossido ferroso
- 16. Per reazione chimica bilanciata si intende il fatto che:**
- A) la massa dei reagenti deve essere uguale alla massa dei prodotti
 - B) la massa dei reagenti deve essere diversa dalla massa dei prodotti
 - C) il numero di atomi per ogni elemento sia maggiore nei reagenti rispetto ai prodotti
 - D) il numero di atomi per ogni elemento sia maggiore nei prodotti rispetto ai reagenti
 - E) ossigeno o idrogeno non compaiano tra i prodotti
- 17. Una reazione del tipo $AB+CD \rightarrow AD + CB$:**
- A) è una reazione di doppio scambio
 - B) è una reazione di decomposizione
 - C) è una reazione di scambio
 - D) è una reazione di sostituzione
 - E) è una reazione di sintesi

18. Nella geometria delle molecole di metano:

- A) l'atomo di carbonio si trova al centro di un tetraedro i cui vertici sono occupati dagli atomi di idrogeno
- B) l'atomo di carbonio si trova in corrispondenza di un vertice del tetraedro
- C) gli atomi di carbonio hanno geometria approssimativamente tetraedrica
- D) gli atomi di carbonio si trovano in corrispondenza dei vertici del tetraedro
- E) gli atomi di carbonio si dispongono con geometria trigonale planare

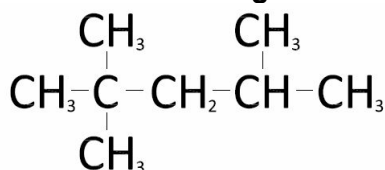
19. Nella classificazione degli idrocarburi, gli idrocarburi alifatici sono distinti da quelli aromatici in quanto:

- A) gli idrocarburi alifatici non contengono nella propria molecola benzene
- B) gli idrocarburi alifatici contengono un solo anello benzenico
- C) gli idrocarburi alifatici contengono più anelli benzenici
- D) gli idrocarburi alifatici presentano solo legami doppi
- E) gli idrocarburi alifatici presentano solo legami singoli

20. Gli alcheni sono:

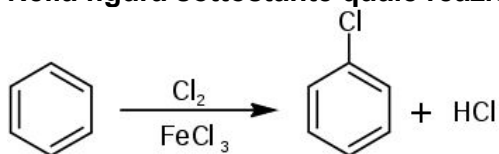
- A) idrocarburi a catena aperta insaturi
- B) idrocarburi a catena chiusa insaturi
- C) idrocarburi a catena chiusa saturi
- D) idrocarburi a catena aperta saturi
- E) idrocarburi monociclici

21. Considerano la seguente catena ramificata che nome è possibile attribuire all'alcano?



- A) Pentano
- B) Butano
- C) Etano
- D) Propano
- E) Metano

22. Nella figura sottostante quale reazione di sostituzione del benzene è rappresentata?



- A) Alogenazione
- B) Nitrazione
- C) Alchilazione
- D) Solfonazione
- E) Nessuna delle altre risposte è corretta

23. Le aldeidi sono:

- A) composti organici caratterizzati dalla presenza di composti carbonilici
- B) composti organici in cui un gruppo alchilico è legato al gruppo ossidrilico
- C) composti organici in cui un gruppo arilico è legato al gruppo ossidrilico
- D) composti organici in cui l'atomo di ossigeno è legato a due di carbonio di residui idrocarburi
- E) composti inorganici



24. Il tempo impiegato da un nucleo instabile a trasformarsi in un nucleo stabile è definito:

- A) tempo di decadimento
- B) tempo di dimezzamento
- C) tempo di semitrasformazione
- D) periodo di radioattività
- E) tempo di trasformazione

25. Gli isotopi di uno stesso elemento:

- A) sono atomi con lo stesso numero di protoni ed elettroni e diverso numero di neutroni
- B) sono atomi con lo stesso numero di protoni e neutroni e diverso numero di elettroni
- C) sono atomi con lo stesso numero di neutroni ed elettroni e diverso numero di protoni
- D) sono atomi con lo diverso numero di protoni, elettroni e neutroni
- E) hanno stesso numero di massa ma diverso numero atomico

Test di Matematica

26. L'espressione $y = f(x)$, secondo cui y è una funzione di x , indica:

- A) che ad ogni valore di x , appartenente ad un insieme numerico I , corrisponde uno ed un sol valore di y
- B) che ad ogni valore di x , appartenente ad un insieme numerico I , non corrisponde alcun valore di y
- C) che ad ogni valore di x , appartenente ad un insieme numerico I , corrispondono più valore di y
- D) che ad ogni valore di x , appartenente ad un insieme numerico I , corrispondono due valori di y
- E) che ad ogni valore di x , appartenente ad un insieme numerico I , corrisponde un sol valore di y appartenente ad un insieme f

27. La funzione $y = x^{\frac{3}{2}} + 2$ è una funzione:

- A) irrazionale fratta
- B) razionale intera
- C) razionale fratta
- D) irrazionale intera
- E) esponenziale

28. La funzione $y = \frac{x}{4-x^2}$ è definita per ogni valore $x \neq \pm 2$ e quindi negli intervalli:

- A) $(-\infty, -2)$, $(-2, 2)$, $(2, +\infty)$
- B) $(-\infty, -2]$, $[-2, 2]$, $[2, +\infty)$
- C) $[-\infty, -2)$, $(-2, 2)$, $(2, +\infty]$
- D) $(-\infty, -2)$, $[-2, 2]$, $(2, +\infty)$
- E) $(-\infty, -2]$, $(-2, 2)$, $[2, +\infty)$

29. L'equazione $y = \frac{x^2}{4}$ rappresenta una:

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

30. Sono dati i punti A(2) e B(18); i tre punti che dividono il segmento AB in quattro parti uguali sono:

- A) C(6), D(10), E(14)
- B) C(5), D(9), E(13)
- C) C(6), D(10), E(13)
- D) C(6), D(11), E(14)
- E) C(5), D(10), E(14)

31. Il risultato dell'equazione $\log(x-1) + \log(x+1) = 2 \log(2-x)$ è uguale a:

- A) $\frac{5}{4}$
- B) $\frac{7}{4}$
- C) $\frac{5}{2}$
- D) $\frac{5}{7}$
- E) $\frac{6}{5}$

32. La radice quadrata di 203 è compresa tra:

- A) 14 e 15
- B) 13 e 14
- C) 15 e 16
- D) 12 e 13
- E) 16 e 17

33. Il minimo comune multiplo dei numeri 70 e 81 è:

- A) 5670
- B) 1890
- C) 630
- D) 210
- E) 945

34. L'equazione della retta passante per l'origine degli assi cartesiani e per il punto P(3;2) è:

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



35. Uno studente ha svolto durante l'anno universitario 10 prove scritte riportando le votazioni indicate in tabella

Votazione	20	22,5	25	30
Frequenza	1	4	3	2

Il voto medio ottenuto dallo studente durante l'anno è:

- A) 24,5
 - B) 24
 - C) 25
 - D) 25,5
 - E) 23,5
36. L'ampiezza di un angolo acuto di un triangolo rettangolo è pari a 35° . L'ampiezza dell'altro angolo acuto è pari a:
- A) 55°
 - B) 65°
 - C) 37°
 - D) 44°
 - E) 25°
37. Il valore dell'espressione $[(7^2)^3 \cdot 7^4] : [7^5 \cdot 7^2]$ è
- A) 7^3
 - B) 7^2
 - C) 7^{17}
 - D) 7^5
 - E) 7^{14}
38. Un triangolo rettangolo ha l'ipotenusa di 4,5 m ed un cateto di 2,7 m. L'altro cateto misura:
- A) 3,6 m
 - B) 3,2 m
 - C) 5,24 m
 - D) 5,7 m
 - E) 4,5 m
39. Un creditore ha riscosso prima $1/6$ di una somma e poi $3/10$. La frazione rimanente della somma da ricevere è:
- A) $8/15$
 - B) $6/13$
 - C) $13/14$
 - D) $11/15$
 - E) $7/11$
40. Data l'equazione della circonferenza $x^2 + y^2 - 4x - 6y - 3 = 0$ il centro ed il raggio sono:
- A) C(2;3) ed $r=4$
 - B) C(4;6) ed $r=4$
 - C) C(3;2) ed $r=4$
 - D) C(2;3) ed $r=3$
 - E) C(3;2) ed $r=3$

41. La disequazione $7x - 6 \leq 5x + 2$ è soddisfatta per:

- A) $x \leq 4$
- B) $x < 4$
- C) $x \geq 4$
- D) $x > 4$
- E) $x > 2$

42. Il prodotto tra polinomi $(5b^2 - ab - 2a^2)(b - 2a)$ è:

- A) $(5b^3 - 11ab^2 + 4a^3)$
- B) $(5b^3 - 11ab + 4a^3)$
- C) $(5b^3 - 11a^2b + 4a^3)$
- D) $(5b^3 - 11ab^2 + 4a^2)$
- E) $(5b^2 - 11ab^2 + 4a^2)$

43. Dati i tre punti A(-1;2), B(5;2) e C(3;-2), quali devono essere le coordinate di un quarto punto D affinché il quadrilatero ABCD sia un parallelogrammo?

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

44. Stabilire quali delle seguenti uguaglianze è vera:

- A) $(-4)^{-2} = \left(-\frac{1}{4}\right)^2$
- B) $\left(\frac{3}{2}\right)^{-3} = \left(-\frac{3}{2}\right)^3$
- C) $\left(-\frac{2}{5}\right)^{-2} = \left(\frac{5}{2}\right)^2$
- D) $(7)^{-4} = \left(-\frac{1}{7}\right)^4$
- E) $(-6)^{-2} = \left(-\frac{1}{6}\right)^{\frac{1}{2}}$

45. Il risultato dell'espressione $7 - \{-5(-3) + (-4)[-5 - 7(-2)]\}$ è uguale a:

- A) 28
- B) 31
- C) 35
- D) 41
- E) 52



Test di Fisica

46. 1 mA corrisponde a:

- A) 10^{-3} A
- B) 10^{-6} A
- C) 10^3 A
- D) 10^6 A
- E) 10^{-9} A

47. L'equazione oraria di un moto uniforme è $x = 2,5 + 1,5t$, con x misurato in metri e t in secondi. Dopo quanti secondi il mobile si troverà a 25 m di distanza dal punto di riferimento sulla traiettoria?

- A) 15 sec
- B) 20 sec
- C) 12 sec
- D) 7 sec
- E) 18 sec

48. Secondo il Principio di Pascal, quando avviene un aumento della pressione, in un punto di fluido confinato, tale aumento viene trasmesso:

- A) ad ogni punto del fluido all'interno del contenitore con la stessa intensità, ma in direzione sempre perpendicolare alla parete del contenitore sulla quale il fluido esercita la pressione
- B) ad una sola porzione del fluido all'interno del contenitore con la stessa intensità, ma in direzione sempre perpendicolare alla parete del contenitore sulla quale il fluido esercita la pressione
- C) ad un altro punto del fluido all'interno del contenitore con la stessa intensità, ma in direzione sempre perpendicolare alla parete del contenitore sulla quale il fluido esercita la pressione
- D) ad ogni punto del fluido all'interno del contenitore con intensità minore, ma in direzione sempre perpendicolare alla parete del contenitore sulla quale il fluido esercita la pressione
- E) ad ogni punto del fluido all'interno del contenitore con intensità maggiore, ma in direzione sempre perpendicolare alla parete del contenitore sulla quale il fluido esercita la pressione

49. Il radiante è l'unità di misura dell'ampiezza degli angoli e per definizione è:

- A) il rapporto tra la lunghezza dell'arco di circonferenza tracciato dall'angolo e la lunghezza del raggio di tale circonferenza
- B) la differenza tra la lunghezza dell'arco di circonferenza tracciato dall'angolo e la lunghezza del raggio di tale circonferenza
- C) la somma tra la lunghezza dell'arco di circonferenza tracciato dall'angolo e la lunghezza del raggio di tale circonferenza
- D) il prodotto tra la lunghezza dell'arco di circonferenza tracciato dall'angolo e la lunghezza del raggio di tale circonferenza
- E) la radice quadrata del rapporto tra la lunghezza dell'arco di circonferenza tracciato dall'angolo e la lunghezza del raggio di tale circonferenza

50. La velocità istantanea di un'automobile è di 2,5 m/sec a 3 sec dalla partenza e 15 m/sec a 8 sec dalla partenza. L'accelerazione media è:
- A) 2,5 m/sec²
 - B) 3 m/sec²
 - C) 3,5 m/sec²
 - D) 2 m/sec²
 - E) 2,5 m/sec²
51. Quale tra le seguenti grandezze è vettoriale?
- A) Lo spostamento di 5 m verso sud
 - B) 5 kg di patate
 - C) Un intervallo di tempo di 10 sec
 - D) Una superficie di 5 m²
 - E) La benzina contenuta in una tanica
52. La temperatura normale del corpo umano è di 36°C. Qual è la stessa temperatura espressa in Kelvin?
- A) 309,15 K
 - B) 254,16 K
 - C) 412,87 K
 - D) 258,79 K
 - E) 378,45 K
53. L'indice di rifrazione del solfuro di carbonio relativo al vetro flint è 0,929. Sapendo che l'indice assoluto di rifrazione del solfuro di carbonio è 1,628, quello assoluto del vetro flint è:
- A) 1,752
 - B) 1,856
 - C) 2,124
 - D) 1,435
 - E) 1,986
54. Il lavoro necessario per portare una carica di 5 Coulomb da un punto di un campo elettrico con potenziale di 100 Volt ad un altro con potenziale di 20 Volt, è:
- A) 400 J
 - B) 350 J
 - C) 500 J
 - D) 250 J
 - E) 450 J
55. Due cariche elettriche q_1 e q_2 interagiscono con una forza F quando si trovano ad una distanza d . Con quale forza interagiscono le cariche quando sono alla distanza $2d$?
- A) $1/4 F$
 - B) $1/8 F$
 - C) $1/2 F$
 - D) $2 F$
 - E) $4 F$
56. La tensione agli estremi di un conduttore è di 120 V e l'intensità della corrente che percorre il filo è 3 A. La resistenza del conduttore è:
- A) 40 Ω
 - B) 30 Ω
 - C) 50 Ω
 - D) 20 Ω
 - E) 60 Ω



57. In opportune condizioni di temperatura e di pressione, una sostanza può passare direttamente dallo stato solido a quello di vapore, senza passare per quello liquido.

Questo passaggio si chiama:

- A) sublimazione
- B) evaporazione
- C) condensazione
- D) distillazione
- E) ebollizione

58. Quale tra queste unità di misura non è fondamentale nel Sistema Internazionale?

- A) Newton
- B) Ampere
- C) Kelvin
- D) Mole
- E) Candela

59. Date due forze, tra lo perpendicolari, $F_1 = 10 \text{ N}$ ed $F_2 = 11 \text{ N}$, l'intensità della risultante R è:

- A) $R = 14,86 \text{ N}$
- B) $R = 21,2 \text{ N}$
- C) $R = 18,53 \text{ N}$
- D) $R = 22,15 \text{ N}$
- E) $R = 16,45 \text{ N}$

60. Secondo la Legge di Joule:

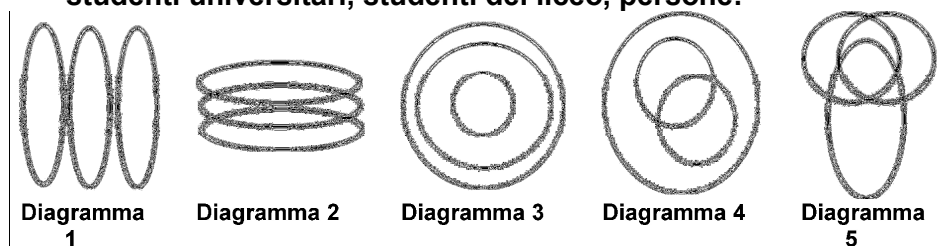
- A) la quantità di calore sviluppata in un conduttore è direttamente proporzionale alla resistenza elettrica del conduttore, al quadrato dell'intensità ed alla durata del passaggio della corrente
- B) la quantità di calore sviluppata in un conduttore è direttamente proporzionale al quadrato della resistenza elettrica del conduttore, al quadrato dell'intensità ed alla durata del passaggio della corrente
- C) la quantità di calore sviluppata in un conduttore è inversamente proporzionale alla resistenza elettrica del conduttore, al quadrato dell'intensità ed alla durata del passaggio della corrente
- D) la quantità di calore sviluppata in un conduttore è direttamente proporzionale alla resistenza elettrica del conduttore, al quadrato dell'intensità ed al quadrato della durata del passaggio della corrente
- E) la quantità di calore sviluppata in un conduttore è direttamente proporzionale al quadrato della resistenza elettrica del conduttore, al quadrato dell'intensità ed al quadrato della durata del passaggio della corrente

Test di Logica

61. Se $5\text{§} + 3\text{@} + \# = 2\text{§} + 6\text{@} + \#$ e $\text{@} = 4$, allora:

- A) $\text{§} = 4$
- B) $\text{§} = -4$
- C) § non si può determinare
- D) $\text{§} = 2$
- E) qualsiasi valore di § è possibile

62. Individuare quale diagramma soddisfa la relazione insiemistica esistente tra i termini studenti universitari, studenti del liceo, persone:



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

63. In base alle seguenti informazioni: tutti i geometri lavorano al Comune, Giovanni lavora al Comune, quale delle seguenti affermazioni è necessariamente vera?

- A) Non è possibile dire con certezza che Giovanni è un geometra
- B) Tutti i geometri sono ingegneri
- C) Giovanni è geometra
- D) Giovanni non è un geometra
- E) Tutti coloro che lavorano al comune sono geometri

64. Giulio e Luigi devono spostarsi in una città distante, dal loro punto di partenza, 180 km. Giulio utilizzerà la sua moto e viaggerà ad una velocità media di 60 km all'ora, Luigi andrà in treno viaggiando ad una velocità media di 120 km orari. A che ora dovranno partire i due amici per arrivare insieme a destinazione alle ore 12:00?

- A) Giulio alle ore 9:00 e Luigi alle 10:30
- B) Giulio alle ore 9:30 e Luigi alle 10:30
- C) Giulio alle ore 10:00 e Luigi alle 9:00
- D) Giulio alle ore 11:00 e Luigi alle 10:30
- E) Allo stesso orario

65. Qual è la lettera che completa la sequenza BDFGLLP ?

- A) O
- B) P
- C) M
- D) Q
- E) R

Test di Inglese

66. Fill in the blank: "Several times she _____ that her favourite character is Harry".

- A) has hinted
- B) has been hinting
- C) is being hinting
- D) hinted
- E) hints

67. Fill in the blank: "We couldn't afford to keep our car, so we _____ it".

- A) sold
- B) seld
- C) are selling
- D) have sold
- E) have seld



68. Fill in the blank : “ I’ve lost one of my gloves. I _____ it somewhere.
A) must have dropped
B) must drop
C) must be dropping
D) must have been dropping
E) have being dropping
69. Fill in the blank: “Don’t tell anybody what I said. You _____ keep it a secret”.
A) must
B) have to
C) should
D) can
E) needn’t
70. Fill in the blank : “Don’t worry _____ late tonight”.
A) if i am
B) when i am
C) when i’ll be
D) if i’ll be
E) i will be
71. Fill in the blanks : “If parents and kids _____ travel companions, both _____ included in planning the itinerary”.
A) are going to be; should be
B) are beeing; can be
C) are; must be
D) are; have to be
E) are going to be; would be
72. Fill in the blanks: “The generation gap _____ dramatically during a family holiday, _____ to maintain the fragile link between parent’s plans and teenagers’ expectations”.
A) can increase; unless we manage
B) is increasing; unless we don’t manage
C) is increasing; unless we are not managing
D) can increase; until we manage
E) can increase; unless we don’t manage
73. Fill in the blank: “Hello Jim, I didn’t expect to see you today! Susan said that you _____ to the doctor”.
A) had better go
B) had better to go
C) had better gone
D) had better going
E) had better to going
74. Fill in the blank: “I look stupid with this haircut! Everybody will _____”.
A) laugh at
B) laugh to
C) laugh for
D) laugh on
E) laugh byn

75. Fill in the blank: “My English isn’t very good but it’s enough to_____”.

- A) get by
- B) get on
- C) get off
- D) get up
- E) get in

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

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