



**PROVA DI AMMISSIONE AL CORSO DI LAUREA IN CHIMICA**

**Anno Accademico 2020/2021**

**Test di Biologia**

**1. I mammiferi sono:**

- A) vertebrati con temperatura corporea interna costante
- B) vertebrati con temperatura corporea interna variabile
- C) invertebrati con temperatura corporea interna costante
- D) animali senza campi ghiandolari
- E) i componenti del regno animale ad eccezione dei cetacei

**2. Cosa limita la dimensione della cellula?**

- A) La necessità di avere una superficie esterna abbastanza estesa per poter introdurre un'adeguata quantità di sostanze nutritive
- B) Il fatto che volume e superficie esterna aumentano in maniera corrispondente
- C) La necessità di avere una superficie esterna poco estesa per agevolare la capacità di riproduzione
- D) La maggior parte delle cellule hanno dimensioni troppo piccole
- E) Non ci sono limiti alle dimensioni delle cellule

**3. Nella classificazione gerarchica di Linneo quale è il livello immediatamente superiore alla famiglia?**

- A) L'ordine
- B) Il regno
- C) La specie
- D) Il genere
- E) La classe

**4. Cosa costituisce l'insieme del DNA e degli istoni?**

- A) La cromatina
- B) La creatina
- C) Il nucleosoma
- D) I cromosomi
- E) Il genoma

**5. Le mutazioni indotte del DNA:**

- A) sono provocate da agenti mutageni di natura chimica o fisica
- B) avvengono a seguito di un cambiamento di una base per una reazione chimica casuale
- C) avvengono per errore nell'inserimento nelle basi
- D) avvengono per errore nella separazione dei cromosomi
- E) non sono possibili

## Test di Chimica

- 6. Quale è la differenza tra numero atomico e numero di massa di un elemento?**
- A) Il numero atomico esprime il numero di protoni contenuti nel nucleo e il numero di massa esprime il numero di protoni e neutroni presenti nel nucleo di un atomo
  - B) Il numero di massa esprime il numero di protoni contenuti nel nucleo e il numero atomico esprime il numero di protoni e neutroni presenti nel nucleo di un atomo
  - C) Il numero di massa esprime il numero di elettroni contenuti nel nucleo e il numero atomico esprime il numero di protoni e neutroni presenti nel nucleo di un atomo
  - D) Il numero di massa esprime il numero di protoni contenuti nel nucleo e il numero atomico esprime il numero di elettroni presenti nel nucleo di un atomo
  - E) Il numero atomico e il numero di massa esprimono il numero di protoni e neutroni presenti nel nucleo di un atomo
- 7. Un atomo neutro con numero di massa  $A = 37$  che possiede 17 elettroni, quanti neutroni possiede?**
- A) 20
  - B) 17
  - C) 37
  - D) 54
  - E) 10
- 8. Quale è il numero atomico  $Z$  di un atomo che possiede 14 protoni e 8 neutroni?**
- A) 14
  - B) 8
  - C) 22
  - D) 6
  - E) 28
- 9. Come sono definiti gli atomi di uno stesso elemento che hanno lo stesso numero di protoni e di elettroni ma diverso numero di neutroni?**
- A) Isotopi
  - B) Particelle sub atomiche
  - C) Nuclidi
  - D) Atomi  $Z$
  - E) Masse atomiche
- 10. Quale è la configurazione elettronica dell'elemento Al con  $Z = 13$ ?**
- A)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$
  - B)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^3$
  - C)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1 3p^2$
  - D)  $1s 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$
  - E)  $1s^2 2s^2 2p^4 3s^2 3p^3$
- 11. Cosa rappresenta il numero quantico principale?**
- A) Il livello di energia dell'elettrone
  - B) Quanti tipi di orbitale possono esistere all'interno di un livello energetico principale
  - 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



**12. Cosa esprime il principio di esclusione di Pauli?**

- A) Due elettroni possono coesistere in uno stesso orbitale solo se dotati di spin opposto
- B) Due elettroni possono coesistere in uno stesso orbitale solo se dotati di spin uguale
- C) Gli elettroni in uno stesso sottolivello tendono ad occupare il numero massimo di orbitali disponibili
- D) Gli elettroni in uno stesso sottolivello tendono ad occupare il numero minimo di orbitali disponibili
- E) Le regole di posizionamento e velocità degli elettroni

**13. Quale delle seguenti è una equazione chimica bilanciata?**

- A)  $4Al_{(s)} + 3O_{2(g)} \rightarrow 2Al_2O_{3(s)}$
- B)  $H_{2(g)} + Cl_{2(g)} \rightarrow 2HCl_{(g)}$
- C)  $Al_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow Al_2O_{3(s)}$
- D)  $Al_{(s)} + 3O_{2(g)} \rightarrow 2Al_2O_{3(s)}$
- E)  $4Al_{(s)} + 3O_{2(g)} \rightarrow 4Al_2O_{3(s)}$

**14. I composti che hanno la stessa formula molecolare ma differiscono per l'ordine con cui gli atomi son legati, si definiscono:**

- A) isomeri di struttura
- B) composti con formule strutturali
- C) modelli molecolari
- D) composti inorganici
- E) composti ibridi

**15. Cosa è una reazione di addizione?**

- A) È una reazione in cui due molecole si combinano per formarne una sola senza eliminare altre molecole
- B) È una reazione in cui due molecole si combinano per formarne altre due
- C) È una reazione in cui almeno tre molecole si combinano per formarne una sola senza eliminare altre molecole
- D) È una reazione in cui almeno tre molecole si combinano per formarne due senza eliminare altre molecole
- E) È una reazione in cui due molecole si combinano per formarne una sola eliminando altre molecole

**16. Secondo la teoria di Arrhenius quando una base è forte?**

- A) Se in soluzione acquosa la sua ionizzazione si può considerare completa
- B) Se in soluzione acquosa la sua ionizzazione non si può considerare
- C) Se cede in maniera incompleta un protone
- D) Se cede in maniera completa un neutrone
- E) Mai

**17. Quando sei atomi di Carbonio sono ibridizzati  $sp^2$  e sono legati insieme a formare un esagono regolare con angoli di  $120^\circ$ , a cosa siamo di fronte?**

- A) Benzene
- B) Eptano
- C) Esano
- D) Toluene
- E) Propano

**18. Secondo le regole della nomenclatura IUPAC / Stock qual è il nome del composto  $Al(OH)SO_4$ ?**

- A) Tetraossosolfato (VI) basico di Alluminio
- B) Tetraossosolfato (VI) basico di Bialluminio
- C) Ossosolfato (VI) basico di Alluminio
- D) Tetrasolfato (VI) basico di Alluminio
- E) Solfato (VI) basico di Alluminio

**19. La quantità di energia coinvolta quando un atomo neutro allo stato gassoso acquista un elettrone rappresenta:**

- A) l'affinità elettronica
- B) l'energia di ionizzazione
- C) l'energia magnetica dell'elettrone
- D) l'elettronegatività
- E) l'elettropositività

**20. Quando si instaura un legame ionico?**

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

**21. Secondo il modello VSEPR:**

- A) le coppie di elettroni che circondano un atomo tendono a respingersi l'un l'altra e la forma della molecola è il risultato di questa repulsione
- B) le coppie di elettroni che circondano un atomo tendono a respingersi l'un l'altra ma la forma della molecola non è influenzata da questa repulsione
- C) le coppie di elettroni che circondano un atomo tendono ad attrarsi l'un l'altra e la forma della molecola è il risultato di questa attrazione
- D) le coppie di elettroni che circondano un atomo tendono a respingersi o ad attrarsi in relazione alla forma della molecola
- E) le coppie di elettroni che non circondano un atomo tendono a respingersi l'un l'altra e la forma della molecola è il risultato di questa repulsione

**22. Cosa sono gli orbitali ibridi?**

- A) Sono orbitali nuovi che si formano mescolandosi, uguali tra loro, ma di diversa forma e geometria
- B) Sono orbitali nuovi che si formano mescolandosi, in numero diverso rispetto a quello degli orbitali coinvolti
- C) Sono orbitali nuovi che si formano mescolandosi, con uguale forma e geometria
- D) Sono orbitali nuovi che si formano mescolandosi, con uguale forma e diversa geometria
- E) Sono orbitali formati da diversi legami

**23. Come si ottengono gli ossiacidi?**

- A) Facendo reagire con acqua ossidi acidi o anidridi
- B) Facendo reagire anidridi con ossidi acidi
- C) Facendo reagire con acqua uno o più ioni metalli
- D) Facendo reagire con acqua ioni idrogeno
- E) Facendo reagire idrogeno, ossigeno ed un metallo



**24. Cosa sono gli idrossidi?**

- A) Composti ternari costituiti da idrogeno ossigeno e un metallo
- B) Composti binari costituiti da idrogeno ossigeno e un metallo
- C) Composti binari costituiti da ossigeno e un metallo
- D) Composti binari costituiti da idrogeno e un metallo
- E) Composti ternari costituiti da idrogeno ossigeno e un non metallo

**25. Come viene denominato un sale neutro secondo la nomenclatura tradizionale?**

- A) Il nome di un sale neutro è deducibile dal nome del radicale dell'acido da cui deriva seguito dal nome del metallo
- B) Il nome di un sale neutro è deducibile dal nome del radicale dell'acido da cui deriva preceduto dal nome del metallo
- C) Occorre interporre tra il nome del radicale e quello del metallo "basico di..."
- D) Il nome viene ricavato dalla radice del nome del metallo seguito dalla desinenza -ico
- E) Il nome viene ricavato dalla radice del nome del metallo seguito dalla desinenza -oso

**Test di Matematica**

**26. Il valore dell'espressione  $2^8 : 2^6 + 9^2 - 4^{10} : 4^9 - (48 - 2 * 3^2) - 2 * 3 * 6$  é:**

- A) 15
- B) 14
- C) 16
- D) 10
- E) 18

**27. Il massimo comun divisore dei numeri 648 e 936 è:**

- A) 72
- B) 68
- C) 74
- D) 76
- E) 66

**28. L'icosagono è un poligono i cui lati sono:**

- A) 20
- B) 18
- C) 12
- D) 10
- E) 15

**29. Gli enti geometrici fondamentali sono:**

- A) il punto, la retta, il piano.
- B) il punto, i segmenti, il piano.
- C) la retta e il piano.
- D) la retta, il piano e gli angoli.
- E) il punto, la retta e gli angoli.

30. La distanza di due punti  $A(x_1; y_1)$  e  $B(x_2; y_2)$ , ovvero la lunghezza del segmento di estremi A e B, è determinata da:

A)  $d = \sqrt{(x_1 - x_2)^2 + (y_1 - y_2)^2}$

B)  $d = \sqrt{(x_1 + x_2)^2 + (y_1 + y_2)^2}$

C)  $d = \sqrt{(x_1 - x_2)^2 + (y_1 + y_2)^2}$

D)  $d = \sqrt{(x_1 + x_2)^2 + (y_1 - y_2)^2}$

E)  $d = \sqrt{(x_1 + x_2) + (y_1 - y_2)}$

31. Un trapezio isoscele ha un perimetro di 96 dm, ciascun lato obliquo di 24 dm e la base maggiore supera la minore di 6 dm. Le sue basi misurano:

A) 21 dm e 27 dm

B) 24 dm e 29 dm

C) 18 dm e 21 dm

D) 15 dm e 18 dm

E) 29 dm e 32 dm

32. Le coordinate del punto medio del segmento di estremi  $A(3;9)$  e  $B(1;3)$  sono:

A) (2;6)

B) (1;3)

C) (2;4)

D) (3;5)

E) (5;7)

33. L'equazione della parabola avente l'asse di simmetria parallelo all'asse delle ordinate, vertice nell'origine degli assi cartesiani e passante per  $P=(-2;4)$  è:

A)  $y=x^2$

B)  $y=-x^2$

C)  $y=-x^2+x$

D)  $y=x^2-x$

E)  $y=-x^2/2$

34. Il risultato della seguente equazione esponenziale  $2^{x+1}+2^x=24$  è:

A) 3

B) 4

C) 2

D) 5

E) 8

35. Un padre e un figlio hanno complessivamente 96 anni; 6 anni fa l'età del padre era tripla di quella del figlio. Le due età sono:

A) 69 e 27 anni

B) 60 e 36 anni

C) 73 e 23 anni

D) 58 e 38 anni

E) 80 e 16 anni

36. La radice quadrata di 364 è compresa tra:

A) 19 e 20

B) 18 e 19

C) 17 e 16

D) 22 e 23

E) 25 e 26



37. Gli angoli supplementari sono quegli angoli:

- A) che assieme formano un angolo piatto.
- B) che assieme formano un angolo retto.
- C) che assieme formano un angolo giro.
- D) tali che i lati del primo sono il prolungamento dei lati del secondo.
- E) che hanno in comune l'origine e un lato.

38. La soluzione dell'equazione  $\frac{4x+1}{5} - 1 = \frac{2x+1}{3} - x$  è uguale a:

- A)  $x = 1$
- B)  $x = 1/2$
- C)  $x = 3$
- D)  $x = 5/2$
- E)  $x = 3/2$

39. Scomponendo il polinomio  $x^2 + x - 6$  si ottiene

- A)  $(x + 3)(x - 2)$
- B)  $(x - 3)(x - 2)$
- C)  $(x - 3)(x + 2)$
- D)  $(x + 6)(x - 2)$
- E)  $(x + 3)(x - 6)$

40. Affinché la circonferenza di equazione  $x^2 + y^2 + ax + by + c = 0$  abbia il centro sull'asse delle ordinate è:

- A)  $a = 0$
- B)  $b = 0$
- C)  $c = 0$
- D)  $a = -b$
- E)  $b = -c$

41. Il radicale  $\sqrt[6]{a^3}$  si semplifica come:

- A)  $\sqrt{a}$
- B)  $\sqrt[3]{a^2}$
- C)  $\sqrt{a^3}$
- D)  $\sqrt[4]{a^{\frac{2}{3}}}$
- E)  $a$

42. "Condizione necessaria e sufficiente affinché un polinomio  $P(x)$  sia divisibile per un binomio  $(x - a)$  è che  $P(a) = 0$ ", è l'enunciato del:

- A) Teorema di Ruffini
- B) Teorema di Euclide
- C) Teorema di Pitagora
- D) Teorema di Bernoulli
- E) nessuno delle altre risposte è corretta

**43. Un polinomio è riducibile se:**

- A) è possibile scomporlo nel prodotto di altri polinomi, tutti di grado inferiore a quello dato
- B) è possibile scomporlo nella somma di altri polinomi, tutti di grado non inferiore a quello dato
- C) è possibile scomporlo nel prodotto di altri polinomi, di cui alcuni di grado superiore a quello dato
- D) è possibile scomporlo applicando la Regola di Ruffini
- E) non è possibile scomporlo in altri polinomi

**44. L'espressione  $1 - | + 3 - 5 |$ :**

- A) è uguale a  $-1$
- B) è uguale a  $3$
- C) è uguale a  $1$
- D) è uguale a  $7$
- E) è uguale a  $-7$

**45. Le frazioni  $\frac{4}{2z}$  e  $\frac{1}{k}$  sono equivalenti:**

- A) solo se  $4k=2z$ .
- B) se  $2k=4z$ .
- C) mai.
- D) solo per  $z>0$  e  $k>0$ .
- E) se  $k=z$ .

### Test di Fisica

**46. Un'auto percorre 24 km che separano due caselli successivi dell'autostrada in 20 minuti. La sua velocità media è:**

- A) 20 m/s
- B) 25 m/s
- C) 30 m/s
- D) 40 m/s
- E) 18 m/s

**47. Due forze formano una coppia quando:**

- A) sono parallele, hanno verso opposto e le loro rette di azione hanno un braccio diverso da zero
- B) sono parallele, hanno lo stesso verso e le loro rette di azione hanno un braccio diverso da zero
- C) sono parallele, hanno verso opposto e le loro rette di azione hanno un braccio uguale a zero
- D) non sono parallele, hanno verso opposto e le loro rette di azione hanno un braccio diverso da zero
- E) sono parallele, hanno lo stesso verso e le loro rette di azione hanno un braccio uguale a zero

**48. L'hertz, l'unità di misura della frequenza, è equivalente:**

- A) a  $s^{-1}$
- B) a un ciclo
- C) all'unità di misura del periodo
- D) a  $rad/s$
- E) a  $s^2$





49. Quando il grafico spazio-tempo che rappresenta il moto di un corpo è una retta, la pendenza della retta indica:
- A) la velocità costante del corpo
  - B) la posizione del corpo
  - C) l'accelerazione del corpo
  - D) l'accelerazione media del corpo
  - E) la velocità angolare del corpo
50. Quando la direzione della forza e lo spostamento del corpo sono perpendicolari, il lavoro prodotto è:
- A) nullo
  - B) massimo
  - C) minimo
  - D) il doppio della forza
  - E) la metà della forza
51. In un gas perfetto:
- A) gli urti tra due molecole sono perfettamente elastici, quindi si conserva l'energia cinetica complessiva delle molecole, anche se può cambiare quella di ciascuna di esse
  - B) gli urti tra due molecole sono anelastici, quindi non si conserva l'energia cinetica delle molecole
  - C) gli urti tra due molecole sono in parte elastici e in parte anelastici, quindi l'energia cinetica delle molecole si conserva parzialmente
  - D) gli urti tra due molecole sono perfettamente elastici, quindi si conserva l'energia cinetica di ciascuna delle molecole
  - E) le molecole non urtano tra loro
52. Il prefisso "tera" indica:
- A)  $10^{12}$
  - B)  $10^{15}$
  - C)  $10^9$
  - D)  $10^{18}$
  - E)  $10^{21}$
53. La tendenza di un corpo a mantenere il proprio stato di moto, viene chiamata:
- A) Inerzia
  - B) Massa
  - C) Terza legge di Newton
  - D) Velocità
  - E) Accelerazione
54. Una molla è caratterizzata da una costante elastica di 50N/m. Se essa viene allungata di 1 cm, quale energia potenziale immagazzina?
- A) 0,0025 J
  - B) 0,25 J
  - C) 25 J
  - D) 2,5 J
  - E) 250 J

- 55. Per il Principio di conservazione, la quantità di moto totale di un sistema si conserva se:**
- A) sul sistema non agisce alcuna forza esterna non equilibrata.
  - B) sul sistema agisce una forza conservativa.
  - C) se c'è una forza interna non equilibrata che agisce sul corpo.
  - D) se l'attrito è nullo.
  - E) se la risultante delle forze è nulla.
- 56. Secondo cosa, la pressione all'interno di un liquido in quiete dipende solo dalla profondità, dalla densità del liquido e dall'accelerazione di gravità:**
- A) Legge di Stevino.
  - B) Prima legge di Keplero.
  - C) Legge di Boyle.
  - D) Principio di Archimede.
  - E) Principio di Pascal.
- 57. La pressione è:**
- A) il rapporto tra la forza che preme su un corpo e l'area della superficie sulla quale agisce.
  - B) il rapporto tra la forza che preme su un corpo e il volume del corpo sul quale agisce.
  - C) il rapporto tra la forza che preme su un corpo e la velocità del corpo stesso.
  - D) il prodotto tra la forza che preme su un corpo e l'area della superficie sulla quale agisce.
  - E) il prodotto tra la forza che preme su un corpo e il volume del corpo sul quale agisce.
- 58. L'indice di rifrazione è:**
- A) il rapporto tra la velocità di propagazione della luce nel vuoto e nel mezzo
  - B) il prodotto tra la velocità di propagazione della luce nel mezzo e nel vuoto
  - C) il rapporto tra la velocità di propagazione della luce nel mezzo e nel vuoto
  - D) il rapporto tra il seno della velocità di propagazione della luce nel vuoto e il coseno della velocità di propagazione nel mezzo
  - E) il prodotto tra il seno della velocità di propagazione della luce nel vuoto e il coseno della velocità di propagazione nel mezzo
- 59. Una ruota di diametro di 2m è in moto con velocità angolare di 2 rad/s. La velocità tangenziale di un punto sul bordo della ruota è:**
- A) 2 m/s
  - B) 1 m/s
  - C) 0,5 m/s
  - D) 2,5 m/s
  - E) 4 m/s
- 60. Due cariche uguali si respingono con una forza di modulo  $F$ . Se si raddoppia la distanza tra le cariche, il modulo della forza di repulsione diventa:**
- A)  $F/9$
  - B)  $3F$
  - C)  $21F$
  - D)  $F/3$
  - E) nessuna delle altre risposte è corretta



**Test di Logica**

61. Nella strada principale del centro, l'ottico sta tra la profumeria e la libreria. La profumeria si trova tra la libreria e il cinema. Conseguentemente:
- A) l'ottico è più vicino alla profumeria che al cinema
  - B) la libreria si trova tra il cinema e la profumeria
  - C) la libreria si trova tra il cinema e l'ottico
  - D) il cinema è più vicino alla libreria che all'ottico
  - E) la profumeria è più vicina alla libreria che al cinema
62. Caterina, Carla, Christian, Daniele, Carolina e Carlo siedono ad una tavola rotonda. Le donne siedono tra due uomini. Christian è tra Caterina e Carolina. Se Daniele non può sedere accanto a Carolina, chi siederà vicino a Carla?
- A) Daniele e Carlo
  - B) Daniele e Christian
  - C) Carlo e Christian
  - D) Caterina e Christian
  - E) Carlo e Carla
63. Giorgia è più giovane di Chiara; Valeria è più giovane di Marcella; Marcella è più vecchia di Sara; Chiara e Sara sono coetanee. Sulla base delle precedenti affermazioni, quale delle seguenti è certamente vera?
- A) Giorgia è più giovane di Marcella
  - B) Valeria è più giovane di Sara
  - C) Chiara è più vecchia di Valeria
  - D) Chiara è più vecchia di Marcella
  - E) Sara è più giovane di Giorgia
64. Se:
- $$\% + \% + \% = \text{ç} - \text{£} + \% + \%$$
- $$\text{ç} = 3$$
- $$\% = \text{£}$$
- allora £ è uguale a:
- A) 3/2
  - B) 2/3
  - C) 1
  - D) 0
  - E) -3/2

65. Individuare fra i diagrammi che seguono quello che soddisfa la relazione insiemistica esistente tra i termini dati:

**Numeri pari, Multipli di 3, Numeri di 3 cifre**

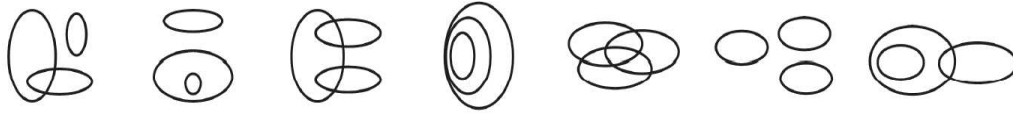


DIAGRAMMA 1

DIAGRAMMA 2

DIAGRAMMA 3

DIAGRAMMA 4

DIAGRAMMA 5

DIAGRAMMA 6

DIAGRAMMA 7

- A) diagramma 5
- B) diagramma 3
- C) diagramma 1
- D) diagramma 6
- E) diagramma 7

### Test di Inglese

66. Fill in the blank: “Sue \_\_\_\_\_ so fast”.

- A) 's never run
- B) never run
- C) didn't never run
- D) never ran
- E) have never run

67. Fill in the blank: “Does she feel \_\_\_\_\_ to the cinema tonight?”.

- A) like going
- B) like go
- C) like to go
- D) like to going
- E) to go

68. Fill in the blank: “This week’s test was \_\_\_\_\_ than last Monday’s”.

- A) a lot less difficult
- B) a lot more harder
- C) a lot less harder
- D) the most difficult
- E) most difficult

69. Fill in the blank: “While \_\_\_\_\_, she called me”.

- A) I was cooking
- B) I cooked
- C) I'm cooking
- D) I was going to cook
- E) I were cooking

70. Fill in the blank: “Children \_\_\_\_\_ be taught rules if they are to grow up respecting the law”.

- A) should
- B) can
- C) may
- D) could
- E) would



71. Fill in the blank: “My sister, \_\_\_\_\_ excellent, has won the prize”.
- A) whose painting was
  - B) which painting was
  - C) of who the painting was
  - D) the painting of who was
  - E) whom painting was
72. Fill in the blank: “Have you arranged \_\_\_\_\_ Katy’s teacher after school?”
- A) to see
  - B) seeing
  - C) see
  - D) for seeing
  - E) for see
73. Fill in the blank: “Have you decided what to do? – No, \_\_\_\_\_”.
- A) I haven’t
  - B) I didn’t
  - C) I wasn’t
  - D) I don’t
  - E) I weren’t
74. Fill in the blank: “I saw the woman \_\_\_\_\_ by a man on a bike”.
- A) being robbed
  - B) robbed
  - C) who was robbing
  - D) which was robbing
  - E) robbing
75. Fill in the blank: “I \_\_\_\_\_, but she never speaks to me”.
- A) like her a lot
  - B) like a lot her
  - C) a lot like her
  - D) ‘m liking her a lot
  - E) ‘m a lot liking her

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

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