



PROVA DI AMMISSIONE AI CORSI DI LAUREA SCIENZE E TECNOLOGIE AGRARIE

Anno Accademico 2019/2020

Test di Biologia

1. Gli animali a simmetria bilaterale:

- A) si muovono attivamente in una direzione preferenziale
- B) vivono ancorati o si muovono lentamente su un substrato
- C) vivono spostandosi attivamente ma a caso
- D) si muovono lentamente su un substrato
- E) nessuna delle risposte è corretta

2. Il tessuto vascolare che trasporta l'acqua dalle radici alle foglie è chiamato:

- A) Xilema
- B) Epidermide
- C) Floema
- D) Parenchyma
- E) Sughero

3. Quale tra le seguenti funzioni è svolta dal sistema fondamentale nelle piante?

- A) È il tessuto che svolge la fotosintesi
- B) È il tessuto che trasporta l'acqua e i sali minerali dalle radici fino alle foglie
- C) Riveste e protegge la superficie esterna della pianta
- D) Trasporta le sostanze nutritive a tutti gli organi della pianta
- E) Nessuna delle risposte è corretta

4. Quale tra le seguenti affermazioni NON riguarda i sali minerali?

- A) Non sono necessari al metabolismo cellulare
- B) Costituiscono una parte limitata dei nostri tessuti
- C) Sono importanti per molte funzioni vitali
- D) Alcuni intervengono nella contrazione di muscoli
- E) Nessuna delle risposte è corretta

5. Dove avvengono gli scambi di gas tra i polmoni e il sistema circolatorio?

- A) Negli alveoli
- B) Nei bronchioli
- C) Nei bronchi
- D) Nella trachea
- E) Nella vena polmonare

6. Quale funzione svolgono i pigmenti carotenoidi, oltre a trasferire energia luminosa alla clorofilla?

- A) Fotoprotezione
- B) Fotorespirazione
- C) Fissazione del carbonio
- D) Scissione dell'acqua
- E) Metabolismo delle piante C4

- 7. Quale tra le seguenti affermazioni NON è vera per le vene?**
- A) Sono costituite da un unico strato di cellule
 - B) Hanno pareti relativamente sottili ed estendibili
 - C) Hanno pareti con poco tessuto muscolare
 - D) Hanno pareti con poche fibre elastiche
 - E) Al loro interno il sangue esercita una bassa pressione
- 8. Per quanto tempo sopravvivono nel sangue le piastrine?**
- A) Circa 9 giorni
 - B) Circa una settimana
 - C) Circa un mese
 - D) Circa tre mesi
 - E) Nessuna delle risposte è corretta
- 9. Le plasmacellule vengono prodotte per mitosi:**
- A) dai linfociti B
 - B) dai linfociti T
 - C) dagli anticorpi
 - D) dai globuli bianchi
 - E) dai linfociti T helper
- 10. Il miocardio:**
- A) è costituito da robusti fasci di muscolatura cardiaca
 - B) "aggancia" il cuore agli organi circostanti
 - C) è costituito da tessuto esile e lucido
 - D) regola il passaggio del sangue dall'interno all'esterno del cuore
 - E) è lo strato più esterno del cuore
- 11. Un enzima è specifico quando:**
- A) accelera solo un particolare tipo di reazioni chimiche
 - B) funziona solo in condizioni ben precise
 - C) presenta una sequenza di amminoacidi ben precisa
 - D) agisce solo in un particolare tipo di cellula
 - E) funziona al meglio in condizioni ottimali di temperatura
- 12. Quale tra le seguenti affermazioni NON è vera?**
- A) Il plasma è composto per il 50% da acqua
 - B) Circa il 10% del plasma è composto da alcune sostanze in soluzione tra cui gas respiratori, ormoni, glucosio, vitamine
 - C) Il plasma ha funzione di solvente
 - D) L'ematocrito trasporta anche Diossido di Carbonio
 - E) La composizione del plasma può variare al variare delle condizioni dell'individuo
- 13. Da cosa è rivestita la superficie interna dello stomaco?**
- A) Da uno strato di cellule epiteliali
 - B) Da tessuto connettivo
 - C) Da tessuto muscolare
 - D) Da una rete di neuroni
 - E) Da ghiandole



14. Che cosa non contiene il filtrato?

- A) H_2O
- B) Glucosio
- C) H^+
- D) Amminoacidi
- E) Nessuna delle risposte è corretta

15. Quale adattamento hanno sviluppato le piante alofite?

- A) Mantengono al loro interno una concentrazione di sali più elevata di quella del suolo
- B) Hanno dimensioni delle foglie ridotte per ridurre la perdita d'acqua
- C) Hanno sviluppato una densa peluria sulla superficie delle foglie per trattenere l'umidità
- D) Hanno radici molto estese in profondità per assorbire dal suolo la massima quantità di H_2O possibile
- E) Effettuano la fotosintesi mantenendo chiusi gli stomi

Test di Chimica

16. Qual delle seguenti è la definizione corretta di molecola?

- A) È la porzione più piccola di una sostanza pura che ne mantiene le proprietà chimiche e fisiche ed è capace di esistenza indipendente
- B) È la porzione più piccola di una sostanza pura che ne mantiene le proprietà chimiche e fisiche ma non è capace di esistenza indipendente
- C) È la minima frazione di materia che conserva le caratteristiche chimiche dell'elemento
- D) È un insieme di atomi con identiche caratteristiche
- E) È un elemento o una sostanza elementare

17. A chi è attribuito il principio secondo cui non è possibile misurare contemporaneamente e precisamente sia la posizione che la velocità di un elettrone in movimento?

- A) Fu teorizzato da Heisenberg
- B) È il fondamento dell'ipotesi di de Broglie
- C) Fu teorizzato da Bohr
- D) Fu scoperto da Mendeleev
- E) Fu scoperto da Lewis

18. Quale delle seguenti affermazioni relativa alla tavola periodica moderna degli elementi è corretta?

- A) Nei periodi gli elementi vengono collocati in ordine di numero atomico crescente
- B) Nei periodi gli elementi vengono collocati in ordine di numero atomico decrescente
- C) Il primo elemento di un nuovo periodo non ha un solo elettrone
- D) I periodi sono organizzati in colonne verticali
- E) Al primo gruppo appartengono gli elementi che hanno due elettroni nel livello esterno

19. Il legame doppio è:

- A) un legame derivante dalla compartecipazione di due coppie di elettroni
- B) un legame che coinvolge due elettroni
- C) un legame tra due ioni
- D) un legame ioni bivalenti
- E) un legame tra due atomi

20. Gli isomeri sono:

- A) composti le cui molecole sono costituite dagli stessi atomi ma con legami diversi o differente disposizione nello spazio
- B) composti le cui molecole sono costituite dagli stessi atomi con legami uguali
- C) composti con stessa formula di struttura e stessa formula molecolare
- D) composti con stessa formula di struttura ma diversa formula molecolare
- E) composti con stessa connettività ma diversa formula bruta

21. Quale delle seguenti affermazioni relativa agli idracidi è corretta?

- A) Sono particolari tipi di acidi a molecola binaria che non contengono ossigeno
- B) La molecola contiene sempre idrogeno, ossigeno e un altro elemento che generalmente è un metallo
- C) L'idrogeno è legato alla molecola di non metallo da un legame ionico
- D) L'atomo di idrogeno è sostituito dall'atomo dell'elemento metallico presente nella base
- E) Si formano riscaldando alcuni elementi del blocco d in atmosfera di idrogeno

22. La molarità indica:

- A) Il numero delle moli di soluto disciolte in un litro di soluzione
- B) Il numero delle moli di soluto disciolte in un kg di solvente
- C) Il rapporto tra il numero di moli di un componente e il numero totale di moli
- D) Il numero di equivalenti di soluto disciolti in un litro di soluzione
- E) La diluizioni di una soluzione

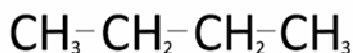
23. Quali delle seguenti affermazioni è corretta rispetto al benzene

- A) La molecola è esagonale planare con angoli di 120° e le lunghezze dei legami carbonio-carbonio sono tutte uguali tra loro
- B) La molecola è esagonale planare con angoli di 120° e le lunghezze dei legami carbonio-carbonio sono tutte diverse tra loro
- C) La molecola è pentagonale planare con angoli di 120° e le lunghezze dei legami carbonio-carbonio sono tutte uguali tra loro
- D) La molecola è pentagonale planare con angoli di 120° e le lunghezze dei legami carbonio-carbonio sono tutte diverse tra loro
- E) La molecola è tetraedrica e le lunghezze dei legami carbonio-carbonio sono tutte uguali tra loro

24. Gli alcoli sono:

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

25. Considerano la seguente catena che nome è possibile attribuire all'Alcano?



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



26. Quale delle seguenti affermazioni relative alla regola dell'Ottetto è corretta:

- A) per raggiungere la massima stabilità gli atomi degli elementi tendono a scambiare o condividere elettroni per assumere la configurazione del gas nobile più vicino nella tavola periodica
- B) un atomo è particolarmente stabile quando possiede 8 elettroni nel livello esterno
- C) gli elettroni che possiedono la configurazione esterna di ottetto non sono stabili come i gas nobili
- D) i gas nobili tendono a raggiungere la configurazione dell'ottetto mettendo in compartecipazione elettroni
- E) gli elettroni che possiedono la configurazione esterna di ottetto non sono stabili come i gas nobili

27. L'energia di prima ionizzazione:

- A) è l'energia necessaria per strappare l'elettrone più esterno ad un atomo neutro allo stato gassoso
- B) è l'energia necessaria per strappare l'elettrone più esterno ad un catione con carica +1
- C) è l'energia necessaria per sottrarre un protone ad un atomo
- D) è l'energia necessaria per sottrarre un neutrone ad un atomo
- E) diminuisce lungo i periodi ed aumenta lungo i gruppi della tavola periodica

28. In una reazione di riduzione:

- A) un elemento subisce una diminuzione del numero di ossidazione
- B) un elemento subisce un aumento del numero di ossidazione
- C) un elemento cede elettroni
- D) un elemento cede protoni
- E) non si ha variazioni di elettroni

29. Cosa si intende per valenza?

- A) La valenza rappresenta il numero di atomi di idrogeno che un atomo di un certo elemento è capace di legare
- B) La valenza indica i tipi di legame coinvolti nelle molecole
- C) La valenza rappresenta la forza elettrostatica che si instaura tra ioni di carica opposta
- D) La valenza rappresenta l'energia di un atomo
- E) La valenza indica quanti orbitali esistono in ciascun sottolivello

30. La struttura primaria di una proteina è determinata:

- A) dalla sequenza con cui gli amminoacidi si legano tra loro
- B) da legami idrogeno in specifiche regioni della catena proteica
- C) dal ripiegamento su se stessa della catena proteica
- D) dalle interazioni di tipo covalente tra le subunità
- E) dall'instaurarsi di legami intermolecolari

Test di Matematica

31. La formula $\sin(\alpha - \beta)$ equivale a:

- A) $\sin \alpha \cos \beta - \cos \alpha \sin \beta$
- B) $\cos \alpha \cos \beta - \sin \alpha \sin \beta$
- C) $\cos \alpha \sin \beta - \sin \alpha \cos \beta$
- D) $\sin \beta \cos \alpha - \cos \beta \sin \alpha$
- E) $\sin \alpha \sin \beta - \cos \alpha \cos \beta$

32. Il risultato del prodotto $\left(\frac{2}{3}xy - x\right)\left(2xy + \frac{1}{2}x\right)$ è:

A) $\frac{4}{3}x^2y^2 - \frac{5}{3}x^2y - \frac{1}{2}x^2$

B) $\frac{4}{3}x^2y^2 - \frac{5}{3}xy - \frac{1}{2}x^2$

C) $\frac{4}{3}x^2y^2 - \frac{5}{3}x^2y - \frac{1}{2}x$

D) $\frac{4}{3}x^2y^2 - \frac{5}{3}x^2y - \frac{1}{2}$

E) $\frac{4}{3}x^2y^2 - \frac{5}{3}xy^2 - \frac{1}{2}x^2$

33. Se da un numero si toglie 5 e si moltiplica tale differenza per 8 si ottiene 16. Qual è il numero?

A) 7

B) 8

C) 6

D) 9

E) 5

34. La base di $\log_x \frac{1}{4} = 2$ è:

A) 1/2

B) 1/4

C) 2

D) 4

E) 1/8

35. La radice quadrata di 192 è compresa tra:

A) 13 e 14

B) 12 e 13

C) 14 e 15

D) 11 e 12

E) 15 e 16

36. Il minimo comune multiplo tra i numeri 144 e 192 è:

A) 576

B) 108

C) 374

D) 256

E) 402



37. La disequazione $\frac{2(2-x)}{3} \geq \frac{x+1}{4} - \frac{1-x}{2}$ è soddisfatta per:

- A) $x \leq 19/17$
- B) $x \leq -19/17$
- C) $x \geq 19/17$
- D) $x \geq -19/17$
- E) $x < 19/17$

38. L'equazione $\frac{x^2}{25} + \frac{y^2}{9} = 1$ è quella di una:

- A) ellisse
- B) parabola
- C) iperbole
- D) circonferenza
- E) retta

39. Sapendo che le ampiezze di due angoli di un triangolo sono pari a 35° e 60° , l'ampiezza dell'altro angolo è:

- A) 85°
- B) 70°
- C) 60°
- D) 90°
- E) 65°

40. La somma delle due dimensioni di un rettangolo misura 43,8 dm e la loro differenza 7,4 dm. Le misure delle due dimensioni sono:

- A) 18,2 dm e 25,6 dm
- B) 17 dm e 22,3 dm
- C) 21,5 dm e 24,5 dm
- D) 19,4 dm e 26 dm
- E) 14,4 dm e 18,6 dm

Test di Fisica

41. Secondo il Principio di Archimede:

- A) ogni corpo immerso parzialmente o completamente in un fluido, riceve una spinta verticale dal basso verso l'alto, uguale per intensità al peso del volume del fluido spostato
- B) ogni corpo immerso parzialmente o completamente in un fluido, riceve una spinta verticale dall'alto verso il basso, uguale per intensità al peso del volume del fluido spostato
- C) ogni corpo immerso parzialmente o completamente in un fluido, riceve una spinta verticale dall'alto verso il basso, uguale per intensità al doppio del peso del volume del fluido spostato
- D) ogni corpo immerso parzialmente o completamente in un fluido, riceve una spinta verticale dall'alto verso il basso, uguale per intensità alla metà del peso del volume del fluido spostato
- E) ogni corpo immerso parzialmente o completamente in un fluido, riceve una spinta orizzontale, uguale per intensità al peso del volume del fluido spostato

42. Un'automobile raggiunge i 72 km/h in 10 sec partendo "da ferma". La sua accelerazione media in m/sec^2 è:
- A) 2 m/sec^2
 - B) 3 m/sec^2
 - C) $1,5 \text{ m/sec}^2$
 - D) $2,5 \text{ m/sec}^2$
 - E) $3,5 \text{ m/sec}^2$
43. Quale tra le seguenti grandezze è vettoriale?
- A) Lo spostamento di 2 m verso nord est
 - B) 5 kg di patate
 - C) Un intervallo di tempo di 10 sec
 - D) Una superficie di 5 m^2
 - E) La benzina contenuta in una tanica
44. $38,5 \text{ }^\circ\text{C}$ a quanti Kelvin equivalgono?
- A) 311,65 K
 - B) 210,8 K
 - C) 364,15 K
 - D) 481,23 K
 - E) 195,47 K
45. Quale tra queste è un'unità di misura fondamentale del Sistema Internazionale?
- A) Metro
 - B) Newton
 - C) Pascal
 - D) Joule
 - E) Volt
46. Il lavoro necessario per portare una carica di 8 Coulomb da un punto di un campo elettrico con potenziale di 100 Volt ad un altro con potenziale di 20 Volt, è:
- A) 640 J
 - B) 630 J
 - C) 620 J
 - D) 580 J
 - E) 600 J
47. Tre resistori di $3 \text{ } \Omega$, $4 \text{ } \Omega$ e $6 \text{ } \Omega$ sono disposti in parallelo. La resistenza totale del collegamento è:
- A) $1,33 \text{ } \Omega$
 - B) $2,53 \text{ } \Omega$
 - C) $1,75 \text{ } \Omega$
 - D) $3,42 \text{ } \Omega$
 - E) $2,15 \text{ } \Omega$
48. $1 \text{ M}\Omega$ equivale a :
- A) $10^6 \text{ } \Omega$
 - B) $10^9 \text{ } \Omega$
 - C) $10^{12} \text{ } \Omega$
 - D) $10^3 \text{ } \Omega$
 - E) $10^{-3} \text{ } \Omega$



49. Date due forze, tra lo perpendicolari, $F_1 = 12 \text{ N}$ ed $F_2 = 9 \text{ N}$, l'intensità della risultante R è:

- A) $R = 15 \text{ N}$
- B) $R = 21 \text{ N}$
- C) $R = 18 \text{ N}$
- D) $R = 22 \text{ N}$
- E) $R = 16 \text{ N}$

50. Si definisce moto circolare uniforme, il movimento di un punto che:

- A) descrive una circonferenza percorrendo archi uguali in tempi uguali, comunque piccoli
- B) descrive una circonferenza percorrendo archi diversi in tempi uguali, comunque piccoli
- C) descrive una circonferenza percorrendo archi uguali in tempi diversi, comunque piccoli
- D) descrive una circonferenza percorrendo archi diversi in tempi diversi, comunque piccoli
- E) descrive una circonferenza percorrendo raggi uguali in tempi uguali, comunque piccoli

Test di Logica e comprensione del testo

51. Un parcheggio auto di 700 posti è realizzato in 7 piani. Per motivi progettuali e costruttivi ciascun piano ospita un numero di auto diverso dagli altri. Ciascun piano ospita almeno 35 auto. Qual è il più basso numero di auto che il terzo piano più grande può avere?

- A) 39
- B) 185
- C) 184
- D) 186
- E) 187

52. Guido, Lorena e Marika lavorando insieme, riescono a scrivere un documento di 100 cartelle in 2 ore, da solo Guido impiega 8 ore e Lorena 4 ore. Quanto tempo impiegherebbe Lorena per scrivere il documento da sola?

- A) 8 ore
- B) 1 ora
- C) 4 ore
- D) 6 ore
- E) 2 ore

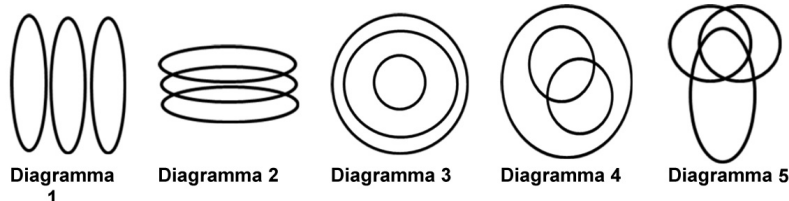
53. Completa la serie numerica 150 142 126 94 ? con l'elemento mancante:

- A) 30
- B) 62
- C) 86
- D) 78
- E) 102

54. Stabilito che Giovanni è una persona paziente, che tutti i tennisti sono persone pazienti e che Antonio è un tennista, è possibile affermare che:

- A) Antonio è una persona paziente
- B) tutte le persone pazienti sono tennisti
- C) chi non gioca a tennis è impaziente
- D) Giovanni è un tennista
- E) Giovanni e Antonio sono tennisti

55. Individuare quale diagramma soddisfa la relazione insiemistica esistente tra i termini: leone, carnivoro, animale



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

56. Se $\# + 4@ = 4\# + 2@ + 2$ e $\# = 6$, allora:

- A) $@ = 10$
- B) $@ = -10$
- C) $@$ non si può determinare
- D) $@ = 5$
- E) qualsiasi valore di $@$ è possibile

57. Date le serie 4, 9, 22; 7, 12, 31 e 11, 18, 47 qual è il terzo elemento che completa la serie 14, 21 ___ applicando la stessa regola?

- A) 56
- B) 35
- C) 55
- D) 54
- E) 7

58. All'interno di un'aula studio della facoltà scienze sono presenti 60 studenti di cui 24 di primo anno, 18 del secondo anno e i rimanenti del terzo anno. Quale è la percentuale di studenti del secondo anno all'interno dell'aula?

- A) 30%
- B) 40%
- C) 25%
- D) 35%
- E) 53%

59. Qual è la distanza percorsa da un autoveicolo che procede a 35 km/h per 6 minuti?

- A) 3.500 metri
- B) 5.800 metri
- C) 3 chilometri
- D) 10 chilometri
- E) 3.500 chilometri

60. Qual è la lettera che completa la sequenza CBHFOLT ?

- A) P
- B) Z
- C) E
- D) Q
- E) S

Brano 1

Un laboratorio ha 5 banchi da due posti ciascuno, disposti in fila, con la prima fila in prossimità



della cattedra e le altre a seguire. Sono presenti 5 studenti (Luciano, Flavio, Marco, Dario e Giovanni) e 5 studentesse (Maria, Carlotta, Alice, Martina e Chiara). Ogni banco sarà occupato da uno studente e da una studentessa e nel posizionarsi gli studenti dovranno disporsi dal più basso al più alto dalla prima all'ultima fila. Si sa inoltre che:

- Dario è più alto di Giovanni,
- Luciano è più basso solo di Andrea,
- Flavio è il più basso degli studenti,
- Carlotta è la più alta delle studentesse,
- Martina segue immediatamente Alice in altezza che si posiziona in terza fila.

61. Con riferimento al brano 1 quale affermazione è certamente vera?

- A) Luciano e Alice non possono sedere insieme
- B) Alice può sedere con Giovanni
- C) Flavio può sedere con Carlotta
- D) Flavio può sedere con Martina
- E) Martina siede in quarta fila

62. Con riferimento al brano 1 quale affermazione è certamente falsa?

- A) Dario siede in quarta fila
- B) Luciano siede davanti Andrea
- C) Andrea siede con Carlotta
- D) Flavio siede nella fila precedente a quella di Martina
- E) Alice siede nella fila successiva a quella di Giovanni

Brano 2

Il primo giorno del mese, il titolare di un caseificio riceve un ordine di produzione di 2400 mozzarelle da 50 grammi ciascuna, da consegnare entro giorno 5 dello stesso mese. Il responsabile del caseificio decide di avviare la produzione dal giorno successivo con tre casari per riuscire a rispettare i tempi di consegna

63. Con riferimento alla situazione illustrata nel brano 2, quante mozzarelle al giorno dovranno produrre i tre casari?

- A) 600
- B) 200
- C) 480
- D) 240
- E) 200

64. Con riferimento alla situazione illustrata nel brano 2 e sapendo che per ogni chilo di mozzarelle servono 8 litri di latte, quanti litri di latte servono per la produzione giornaliera di ciascun casaro?

- A) 80 litri
- B) 240 litri
- C) 40 litri
- D) 100 litri
- E) 120 litri

65. Con riferimento alla situazione illustrata nel brano 2 e sapendo che per ogni chilo di mozzarella servono 8 litri di latte, quanti litri di latte servono complessivamente ai tre casari?
- A) 960 litri
 - B) 320 litri
 - C) 480 litri
 - D) 240 litri
 - E) 120 litri

Test di Inglese

66. Fill in the blank: "Paul _____ on a piece of glass. So his foot is bleeding".
- A) has stepped
 - B) stopped
 - C) is stepping
 - D) has stop
 - E) stepped
67. Fill in the blank: "John _____ his hand when he was cooking the dinner".
- A) burnt
 - B) was burning
 - C) has burnt
 - D) is burning
 - E) burned
68. Fill in the blank: "Sue is interested in politics, but she _____ to a political party".
- A) doesn't belong
 - B) isn't belonging
 - C) belongs not
 - D) belongs
 - E) is belonging
69. Fill in the blank: "Even if he wanted to, my brother _____ drive my father's car. It isn't insured for him".
- A) couldn't
 - B) mustn't
 - C) can't
 - D) wouldn't
 - E) wasn't able to
70. Fill in the blank: "Tom suggested that I _____ look for another job".
- A) should
 - B) can
 - C) could
 - D) would
 - E) shouldn't
71. Fill in the blank: "We're late. The film _____ by the time we get to the cinema".
- A) will already have started
 - B) will already start
 - C) will be already started
 - D) will already be started
 - E) will have already started



72. Fill in the blank : “Look! That man can’t see where he’s walking. There is a hole in front of him.

He _____ into the hole”.

- A) is going to fall
- B) is falling
- C) will fall
- D) falls
- E) can fall

73. Fill in the blank: “The train _____ arrive at 11.30 but it was an hour late”.

- A) was supposed to
- B) is supposed to
- C) has supposed to
- D) has been supposed to
- E) supposed to

74. Fill in the blank: “She decided to stay at home last night. She would have gone to the disco with you if she _____ so tired”.

- A) hadn’t been
- B) wasn’t
- C) weren’t
- D) wouldn’t have been
- E) couldn’t be

75. Fill in the blank: “ Let’s write to _____ during the holidays”.

- A) each other
- B) ourselves
- C) us
- D) both
- E) both of us

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

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