



UNIVERSITÀ DEGLI STUDI DI TORINO

**Test di accesso al corso di Laurea in
Biotecnologie**

NON STRAPPARE

**L'INVOLUCRO DI PLASTICA PRIMA CHE VENGA
DATO IL SEGNALE DI INIZIO DELLA PROVA**

I quesiti della prova sono stati realizzati dai Docenti dell'Università degli Studi di Torino



Prodotto con cellulosa certificata
FSC

AZIENDA CON SISTEMA
DI GESTIONE QUALITÀ
CERTIFICATO DA DNV
= ISO 9001 =

1 **Nel reincrocio mendeliano ($Aa \times Aa$) i soggetti della F1 saranno:**

- A** 50% omozigoti e 50% eterozigoti
 - B** tutti eterozigoti
 - C** tutti omozigoti
 - D** tutti recessivi
 - E** 25% omozigoti 75% eterozigoti
-

2 **Un carattere ereditario è detto recessivo se:**

- A** è mostrato fenotipicamente solo da individui omozigoti per esso
 - B** è svantaggioso per gli individui che lo mostrano
 - C** compare solo in determinate condizioni ambientali
 - D** scompare dopo alcune generazioni
 - E** è presente alla nascita ma scompare durante la crescita
-

3 **Un individuo eterozigote per un determinato locus genico (Aa) produce gameti:**

- A** 50% A e 50% a
 - B** tutti A
 - C** tutti a
 - D** tutti Aa
 - E** 75% A e 25% a
-

4 **Nella specie umana, un individuo di sesso maschile riceve il cromosoma X:**

- A** dalla madre
 - B** dal padre
 - C** indifferentemente o dalla madre o dal padre
 - D** da chi ce l'ha integro
 - E** non ha il cromosoma X
-

5 **Quali delle seguenti molecole NON fa parte della struttura del DNA:**

- A** ribosio
 - B** desossiribosio
 - C** fosfato
 - D** adenina
 - E** citosina
-

6 **Nel DNA di salmone la percentuale di timina è circa il 25%. Qual è la percentuale di guanina?**

- A** 25%
 - B** 30%
 - C** 35%
 - D** 50%
 - E** non si può determinare
-

7 Il processo di traduzione determina direttamente la sintesi di:

- A** proteine
- B** lipidi
- C** RNA
- D** DNA
- E** zuccheri

8 I legami chimici che uniscono i due filamenti antiparalleli di una molecola di DNA sono principalmente:

- A** a ponte idrogeno
- B** covalenti
- C** fosfodiesterici
- D** disolfuro
- E** ionici

9 Le diverse varianti dello stesso gene si chiamano:

- A** alleli
- B** mutanti
- C** fenotipi
- D** genotipi
- E** antigeni

10 Un organismo si definisce diploide quando:

- A** possiede due copie dello stesso corredo cromosomico
- B** duplica fedelmente il proprio patrimonio cromosomico prima di ogni divisione cellulare
- C** duplica in maniera poco accurata il proprio patrimonio cromosomico prima di ogni divisione cellulare
- D** possiede più di due copie dello stesso corredo cromosomico
- E** possiede meno di due copie dello stesso corredo cromosomico

11 Gli aminoacidi usati per formare tutte le proteine esistenti sono circa:

- A** 20
- B** 4
- C** 10
- D** 40
- E** 100

12 L'organismo o cellula che contiene nel suo nucleo un patrimonio cromosomico singolo si definisce:

- A** aploide
- B** aneuploide
- C** diploide
- D** mutante
- E** zigote

13 Il processo che serve ad accumulare energia, utilizzando anidride carbonica e acqua e producendo ossigeno e glucosio, è:

- A** la fotosintesi
 - B** la respirazione vegetale
 - C** la respirazione aerobica
 - D** la glicolisi
 - E** la gluconeogenesi
-

14 La sequenza aminoacidica delle proteine è determinata:

- A** dalla successione dei codoni nell'RNA messaggero
 - B** dall'azione degli enzimi proteolitici
 - C** dall'azione dell'enzima aminoacil-tRNA sintetasi
 - D** dalla successione dei codoni nell'RNA ribosomiale
 - E** dalla successione dei codoni nell'RNA di trasferimento
-

15 I lisosomi sono:

- A** vescicole dotate di membrana contenenti enzimi idrolitici
 - B** un sistema di membrane fotosintetiche
 - C** le centrali energetiche delle cellule eucariotiche
 - D** gli organelli che producono l'ATP cellulare
 - E** vescicole cariche dell'aminoacido lisina
-

16 La membrana plasmatica è costituita prevalentemente da:

- A** fosfolipidi
 - B** fosfoglicidi
 - C** fosfatidi
 - D** fosfoprotidi
 - E** fosfocolidi
-

17 La meiosi differisce dalla mitosi perché:

- A** si ha appaiamento di cromosomi omologhi
 - B** avviene solo nelle cellule somatiche
 - C** porta alla produzione di cellule figlie
 - D** avviene nella fase M del ciclo cellulare
 - E** comporta sintesi di nuovo DNA
-

18 Le mutazioni avvenute durante la gametogenesi sono importanti dal punto di vista evolutivo perché:

- A** possono essere trasmesse ai discendenti
 - B** non possono essere trasmesse ai discendenti
 - C** provocano sempre la comparsa di nuovi caratteri favorevoli
 - D** incrementano l'efficacia riproduttiva degli individui a cui si trasmettono
 - E** eliminano i gameti alterati
-

19 I processi respiratori nella cellula eucariotica hanno luogo:

- A** nei mitocondri
 - B** nei cloroplasti
 - C** nell'apparato del Golgi
 - D** nel reticolo endoplasmatico rugoso
 - E** nei lisosomi
-

20 I globuli rossi contengono grandi quantità di:

- A** emoglobina
 - B** emopexina
 - C** emosiderina
 - D** DNA
 - E** calcio
-

21 Completare la frase seguente: "Una molecola di DNA contiene due filamenti polimerici chiamati ..., costituiti dall'unione di numerosi monomeri detti Ogni monomero contiene tre parti: ..., ... e ...".

- A** polinucleotidi, nucleotidi, base azotata, zucchero, gruppo fosfato
 - B** polinucleotidi, nucleotidi, aminoacido, zucchero, gruppo fosfato
 - C** polipeptide, nucleotidi, base azotata, zucchero, gruppo fosfato
 - D** polinucleotidi, aminoacidi, base azotata, zucchero, gruppo fosfato
 - E** polipeptidi, nucleotidi, aminoacido, zucchero, gruppo fosfato
-

22 L'anticodone è una sequenza che si trova:

- A** nell'RNA di trasferimento
 - B** nei piccoli RNA nucleolari
 - C** nell'enzima aminoacil-tRNA sintetasi
 - D** nell'RNA messaggero
 - E** nell'RNA ribosomiale
-

23 Quale enzima è responsabile della duplicazione del genoma di cellule procariotiche?

- A** DNA polimerasi DNA dipendente
 - B** RNA polimerasi DNA dipendente
 - C** DNA polimerasi RNA dipendente
 - D** trascrittasi inversa
 - E** ribosoma
-

24 I geni degli organismi eucariotici si differenziano da quelli degli eubatteri perché:

- A** presentano introni
 - B** codificano per proteine
 - C** sono trascritti dall'RNA polimerasi
 - D** presentano un promotore
 - E** presentano un sito di inizio della traduzione
-

-
- 25 Cosa è principalmente responsabile dell'evoluzione delle specie secondo le teorie darwiniane?
- A** Mutazioni casuali e successo riproduttivo
 - B** Un processo di tipo epigenetico
 - C** Adattamento dell'individuo ai cambiamenti ambientali e trasmissione del fenotipo acquisito alla progenie
 - D** Bruschi mutamenti ambientali
 - E** Selezione da parte dell'uomo
-

- 26 Una miscela omogenea è composta da:
- A** diverse sostanze pure in una singola fase
 - B** un'unica sostanza pura
 - C** diverse sostanze pure in fasi diverse
 - D** diversi elementi chimici in fasi diverse
 - E** diverse forme allotropiche dello stesso elemento in equilibrio chimico tra di loro
-

- 27 Quale dei seguenti elementi chimici è presente in natura sotto forma di molecola biatomica?
- A** Bromo
 - B** Carbonio
 - C** Elio
 - D** Zolfo
 - E** Boro
-

- 28 La struttura atomica prevede che:
- A** la massa dell'atomo sia concentrata nel nucleo
 - B** elettroni e protoni siano omogeneamente distribuiti nell'atomo
 - C** protoni ed elettroni si trovino nel nucleo e i neutroni si trovino nello spazio intorno al nucleo
 - D** neutroni ed elettroni si trovino nel nucleo e i protoni si trovino nello spazio intorno al nucleo
 - E** la massa dell'atomo sia concentrata nello spazio intorno al nucleo
-

- 29 Secondo la teoria atomica di valenza, gli atomi che formano un legame covalente:
- A** condividono elettroni e sovrappongono orbitali di valenza
 - B** condividono elettroni e sovrappongono tutti i loro orbitali atomici
 - C** condividono elettroni e nucleoni
 - D** sovrappongono orbitali di valenza, ma non ne condividono gli elettroni
 - E** si scambiano gli elettroni di valenza
-

- 30 Si definiscono isotopi di un elemento:
- A** due atomi con lo stesso numero atomico, ma diverso numero di massa
 - B** due atomi con la stessa massa atomica
 - C** due atomi con lo stesso numero di elettroni di valenza
 - D** due atomi con lo stesso numero di massa
 - E** due atomi con lo stesso numero di nucleoni
-

31 Indicare quale dei seguenti composti chimici contiene un singolo legame covalente puro:

- A** fluoro
- B** cloruro di potassio
- C** ossigeno
- D** ossido di zinco
- E** monossido di carbonio

32 L'ossido di litio reagisce con l'acqua formando:

- A** una soluzione a pH basico
- B** una soluzione a pH 7
- C** una soluzione a pH acido
- D** la reazione non avviene
- E** il metallo e liberando ossigeno

33 Indicare quale tra questi elementi NON è un metallo:

- A** iodio
- B** litio
- C** manganese
- D** zinco
- E** berillio

34 Identificare l'agente riducente nella seguente reazione: $\text{Cl}_2 + \text{Cu} \rightarrow \text{CuCl}_2$.

- A** Il rame
- B** Il cloro
- C** Il cloruro di rame (II)
- D** Non è una reazione redox
- E** Questa reazione non avviene

35 Quale tra queste proprietà della materia è colligativa?

- A** Pressione osmotica
- B** Elettronegatività
- C** Dimensioni atomiche
- D** Potenziale di riduzione
- E** Entalpia

36 Quale tra le seguenti coppie di composti chimici indica due forme allotropiche?

- A** Grafite e diamante
- B** Cloro e cloruro di potassio
- C** Elio e neon
- D** Acido cloridrico e acido perclorico
- E** Cloruro di ferro (II) e cloruro di ferro (III)

37 Quale tra le seguenti soluzioni è in grado di agire da soluzione tampone?

- A** Acido acetico e acetato di sodio
- B** Acido acetico e acido cloridrico
- C** Acido cloridrico e idrossido di sodio
- D** Acido acetico e cloruro di sodio
- E** Acido acetico

38 La sublimazione indica il passaggio di stato tra:

- A** solido e gas
- B** solido e liquido
- C** gas e solido
- D** gas e liquido
- E** liquido e gas

39 Calcolare la concentrazione di una soluzione ottenuta aggiungendo 0,4 L di acqua a 0,4 L di una soluzione 0,1 M.

- A** 0,05 M
- B** 0,8 M
- C** 0,2 M
- D** 0,1 M
- E** 0,5 M

40 Il metanolo è:

- A** un alcool
- B** un idrocarburo aromatico
- C** un'aldeide
- D** un chetone
- E** un etere

41 Il legame tra l'atomo di carbonio e gli atomi di idrogeno nella molecola del metano è:

- A** covalente
- B** ionico
- C** a ponte idrogeno
- D** dativo
- E** di coordinazione

42 Il propene ha formula bruta:

- A** C_3H_6
- B** C_4H_{10}
- C** C_4H_8
- D** C_3H_4
- E** C_3H_8

43 Il benzene è:

- A** un idrocarburo ciclico
 - B** un alcool
 - C** un acido organico
 - D** un chetone
 - E** un idrocarburo non ciclico
-

44 La cellulosa è un polimero naturale costituito da molecole di:

- A** glucosio
 - B** saccarosio
 - C** lattosio
 - D** fruttosio
 - E** galattosio
-

45 Gli alcoli sono:

- A** anfoteri
 - B** acidi forti
 - C** basi forti
 - D** inerti
 - E** solo gassosi
-

46 I grassi contengono il gruppo funzionale:

- A** estereo
 - B** carbossilico
 - C** alcolico
 - D** etero
 - E** ammidico
-

47 Nel gruppo funzionale amminico è presente un atomo di:

- A** azoto
 - B** cloro
 - C** fosforo
 - D** zolfo
 - E** ossigeno
-

48 La struttura del metano è definita:

- A** tetraedrica
 - B** piramidale
 - C** planare
 - D** triangolare
 - E** irregolare
-

49 Un estere può essere preparato per reazione tra:

- A** un acido carbossilico e un alcool
- B** un'aldeide e un estere
- C** un'aldeide e un alcool
- D** due acidi carbossilici
- E** due alcoli

50 Può formare legami a idrogeno:

- A** un alcol
- B** un'ammina terziaria
- C** un etere
- D** un estere
- E** un cloruro alchilico

51 Quale tra le seguenti affermazioni è l'unica corretta? In un cerchio la cui circonferenza misura 2π , un settore circolare di ampiezza $\pi/5$ radianti ha area pari a:

- A** $\pi/10$
- B** $\pi/5$
- C** $1/5$
- D** $1/10$
- E** π

52 Quale tra le seguenti disuguaglianze è l'unica corretta?

- A** $2\pi/3 > 2$
- B** $1/\pi > 1/3$
- C** $\pi/3 < 1$
- D** $4/3 < \pi/3$
- E** $3/4 > \pi/4$

53 Quale tra le seguenti equazioni ammette almeno una soluzione razionale?

- A** $2x^3 + 16 = 0$
- B** $(x - \pi)(\pi + x) = 0$
- C** $x^4 + 10 = 0$
- D** $x^2 - 2\sqrt{2}x + 2 = 0$
- E** $x^2 + 1 = 0$

54 Se $a = \sqrt{2}$ e $b = \sqrt{3}$, quale delle seguenti disequazioni è l'unica corretta?

- A** $a^2 \cdot b < 6$
- B** $a^2 > b^2$
- C** $a \cdot b \leq 2$
- D** $a \cdot b^2 > 6$
- E** $a > b$

55 Quale tra le seguenti affermazioni è l'unica corretta? Se A è l'area dell'esagono regolare inscritto in un cerchio di raggio 2, allora:

- A** $A = 6\sqrt{3}$
- B** $A > 16$
- C** $A = 4\pi$
- D** $A = 12$
- E** $A < 8$

56 Quale tra le seguenti uguaglianze è l'unica corretta?

- A** $a^4 - b^4 = (a^2 - b^2)(a^2 + b^2)$
- B** $a^4 - b^4 = (a^2 - b^2)(a^2 - b^2)$
- C** $a^4 - b^4 = (a - b)^3(a + b)$
- D** $a^4 - b^4 = (a - b)^2(a + b)^2$
- E** $a^4 - b^4 = (a - b)(a + b)^3$

57 Quale tra le seguenti affermazioni è l'unica corretta?

- A** Se Q è un quadrato allora Q è un poligono regolare
- B** In un triangolo la somma degli angoli interni è pari a un angolo giro
- C** In un pentagono regolare ogni angolo interno misura 72° (gradi)
- D** In ogni rettangolo le diagonali sono perpendicolari
- E** Se R è un rettangolo allora R è un poligono regolare

58 Quale tra le seguenti affermazioni è l'unica corretta?

- A** Nessun numero naturale $n > 2$ è divisibile esattamente per $n - 1$
- B** Un numero naturale non è mai razionale
- C** L'equazione $x^2 - 3x + 2 = 0$ non ammette soluzioni tra i numeri naturali
- D** La condizione $\pi + 1 \leq n \leq 2\pi - 1$ non è soddisfatta da nessun numero naturale
- E** La condizione $5 \leq n \leq 15$ è soddisfatta da 10 numeri naturali

59 Quanto misura l'angolo interno di un esagono regolare?

- A** 120° (gradi)
- B** $\pi/3$ radianti
- C** $3\pi/4$ radianti
- D** $\pi/6$ radianti
- E** 60° (gradi)

60 Quale tra le seguenti affermazioni è l'unica corretta? Nel piano cartesiano, l'equazione $x^2 - y^2 = 0$ rappresenta:

- A** due rette
- B** una parabola
- C** una retta
- D** un punto
- E** un'iperbole

- 61 Quale tra le seguenti affermazioni è l'unica corretta? Nel piano cartesiano, l'equazione $x^2 + y^2 - 2x - 2y + 2 = 0$ rappresenta:
- A un punto
 - B due punti
 - C due rette
 - D una circonferenza di raggio non nullo
 - E l'insieme vuoto

- 62 Quale delle seguenti uguaglianze è l'unica corretta $\forall a, b$ numeri reali positivi?
- A $\log_3(a \cdot b) = \log_3(a) + \log_3(b)$
 - B $\log_3(b) = \log_3(a)$
 - C $\log_3(a \cdot b) = (\log_3 a) \cdot (\log_3 b)$
 - D $\log_3(b^5) = b$
 - E $\log_3(a + b) = \log_3(a) + \log_3(b)$

- 63 Quale tra le seguenti affermazioni è l'unica corretta? La funzione $y = e^{-x}$:
- A è decrescente
 - B è definita solo per valori di x maggiori di 0
 - C è costante
 - D è sempre negativa
 - E è lineare

- 64 Quale tra le seguenti affermazioni è l'unica corretta? La funzione $y = \cos x + \sin x$:
- A si annulla per infiniti valori di x
 - B è periodica di periodo π
 - C è crescente
 - D assume valori compresi tra -1 e 1
 - E è nulla per tutti i valori $x = \pi + k \cdot \pi, k \in \mathbb{Z}$

- 65 Quale tra le seguenti affermazioni è l'unica corretta?
- A La probabilità di un evento è un numero p tale che $0 \leq p \leq 1$
 - B Lanciando due volte una moneta, la probabilità di ottenere una volta testa e una volta croce è $1/4$
 - C La probabilità di un evento è un numero p tale che $0 < p < 1$
 - D Lanciando due dadi con le facce numerate da 1 a 6, la probabilità di ottenere due facce uguali e quella di ottenere due facce diverse sono la stessa
 - E Lanciando un dado con le facce numerate da 1 a 6, la probabilità di ottenere un multiplo di 3 è uguale a di quella di ottenere un multiplo di 2

- 66 Un pallone viene lanciato verso l'alto. Durante il suo moto ascendente, trascurando l'attrito dell'aria, l'accelerazione del pallone:
- A è costante
 - B aumenta
 - C diminuisce
 - D è sempre nulla
 - E varia di direzione

67 La velocità media in km/h di un atleta che percorre 100 metri in 10 secondi è:

- A** 36 km/h
 - B** 60 km/h
 - C** 24 km/h
 - D** 16 km/h
 - E** 10 km/h
-

68 La massa di un corpo è costante in tutti i punti della superficie terrestre?

- A** Sì, sempre
 - B** No, perché l'accelerazione di gravità dipende dalla latitudine
 - C** No, perché varia con la pressione
 - D** No, perché dipende dall'altezza
 - E** No, perché varia con la temperatura
-

69 Il kilowatt (kW) è l'unità di misura di:

- A** una potenza
 - B** un'energia
 - C** una corrente elettrica
 - D** una tensione elettrica
 - E** un lavoro
-

70 Un pezzo di ghiaccio galleggia in acqua:

- A** perché ha una densità minore di quella dell'acqua
 - B** perché ha una massa inferiore a quella dell'acqua
 - C** a causa della pressione prodotta dal suo scioglimento
 - D** perché riflette maggiormente la luce solare
 - E** perché ha una temperatura inferiore a quella dell'acqua
-

71 Quale dei seguenti meccanismi permette il trasporto di calore dal sole alla terra?

- A** Irraggiamento
 - B** Conduzione
 - C** Convezione
 - D** Propagazione di cariche elettriche
 - E** Attrazione gravitazionale
-

72 La resistenza elettrica di due conduttori metallici aventi stessa lunghezza e sezione è:

- A** minore in quello con resistività minore
 - B** sempre uguale
 - C** minore in quello con resistività maggiore
 - D** dipendente dalla differenza di potenziale applicata
 - E** dipendente dall'intensità di corrente che percorre la resistenza
-

73 Un gas perfetto in una bombola viene riscaldato in modo da raddoppiare la sua temperatura assoluta. Indicare quale delle seguenti affermazioni è vera.

- A** La sua pressione raddoppia
- B** Il numero di moli di gas raddoppia
- C** La sua pressione si dimezza
- D** Il suo volume raddoppia
- E** Il suo calore specifico si dimezza

74 Una carica elettrica ferma vicino a un magnete:

- A** rimane ferma
- B** viene attratta dal polo nord
- C** viene attratta dal polo sud
- D** oscilla tra i due poli
- E** inizia a muoversi di moto circolare

75 Considerate due onde elettromagnetiche che si propagano nel vuoto di cui la prima ha frequenza 10 volte superiore alla seconda, quali delle seguenti affermazioni è corretta?

- A** La prima ha lunghezza d'onda 10 volte minore
- B** La prima ha lunghezza d'onda 10 volte maggiore
- C** La prima ha una velocità di propagazione 10 volte maggiore
- D** La prima è costituita da fotoni di energia 10 volte minore
- E** Le due onde hanno la stessa lunghezza d'onda

76 Quale delle seguenti frasi è logicamente equivalente a: "Nessun batterio ha un nucleo"?

- A** Se un organismo ha un nucleo, allora non è un batterio
- B** Tutti gli organismi privi di nucleo sono batteri
- C** Alcuni organismi privi di nucleo sono batteri
- D** Se un organismo non ha nucleo, allora è un batterio
- E** Nessuna delle altre alternative è corretta

77 (A) "Gli onesti non mentono". (B) "Qualcuno non ha mentito". Quale delle seguenti frasi segue necessariamente da (A) e (B)?

- A** Nessuna delle altre alternative è corretta
- B** Tutti sono onesti
- C** Qualcuno è onesto
- D** Nessuno è onesto
- E** Qualcuno non è onesto

78 Quale delle seguenti frasi è la negazione di: "Se dovessi passare il test mi iscriverei sicuramente a Biotecnologie"?

- A** Non è detto che mi iscriva a Biotecnologie anche se dovessi passare il test
- B** Se dovessi passare il test forse mi iscriverei a Biotecnologie
- C** Se non dovessi passare il test non mi iscriverei a Biotecnologie
- D** Anche se dovessi passare il test certamente non mi iscriverò a Biotecnologie
- E** Nessuna delle altre alternative è corretta

-
- 79 (A) "Gli scienziati sono curiosi". (B) "Chi è curioso non è pigro". Quale delle seguenti frasi segue necessariamente da (A) e (B)?
- A** Chi è pigro non fa lo scienziato
 - B** Alcuni scienziati sono pigri
 - C** Chi non è pigro fa lo scienziato
 - D** Chi è pigro fa lo scienziato
 - E** Nessuna delle altre alternative è corretta
-

- 80 Un sacchetto contiene 10 palline bianche e 20 palline rosse. Senza guardare il colore delle palline, quante ne devo prendere per essere sicuro di averne almeno due di ciascun colore?
- A** 22
 - B** 12
 - C** 14
 - D** 24
 - E** 11
-

- 81 Quante sequenze diverse di lunghezza uguale a 3 posso costruire usando le lettere A, C, G e T, in modo che nessuna lettera compaia più di una volta e che siano sempre in ordine alfabetico all'interno della sequenza?
- A** 4
 - B** 12
 - C** 6
 - D** 3
 - E** 8
-

- 82 Giovanni parte alle 10:00 e viaggia a 50 km/h. Se io parto alle 10:30 e viaggio a 100 km/h a che ora lo raggiungo?
- A** 11:00
 - B** 12:00
 - C** 13:00
 - D** 12:30
 - E** Nessuna delle altre alternative è corretta
-

- 83 In un cassetto ci sono 2 libri in inglese e 2 in italiano. Se ne prendo due a caso, qual è la probabilità che siano in lingue diverse?
- A** $\frac{2}{3}$
 - B** $\frac{1}{3}$
 - C** $\frac{1}{4}$
 - D** $\frac{1}{6}$
 - E** Nessuna delle altre alternative è corretta
-

- 84 Lanciando due dadi qual è la probabilità che il punteggio del primo sia maggiore del punteggio del secondo?
- A** $\frac{5}{12}$
 - B** $\frac{1}{2}$
 - C** $\frac{17}{36}$
 - D** $\frac{1}{3}$
 - E** Nessuna delle altre alternative è corretta
-

85 Qual è la probabilità di ottenere 5 volte di fila "testa" lanciando una moneta 5 volte?

- A** 1/32
- B** 1/10
- C** 1/100
- D** 3/64
- E** 1/16