

PROVA DI AMMISSIONE AL CORSO DI LAUREA IN BIOTECNOLOGIE

Anno Accademico 2025/2026

Per ogni domanda, la risposta esatta è quella evidenziata

Test di Logica e Cultura Generale

1. Quale fra le seguenti proposizioni è una contraddizione?

- A) $(A \sqcap B) \sqcap \neg A$
- B) $(A \sqcap \neg B) \vee B$
- C) $\neg A \Rightarrow \neg B$
- D) $(A \vee B) \sqcap \neg B$
- E) Nessuna delle altre risposte è corretta

2. Un'indagine statistica sulle città d'arte rivela che il 30% degli italiani preferisce Roma, il 27% Firenze, il 13% Napoli e l'11% Milano. Quale percentuale di italiani preferisce Napoli o Milano?

- A) 24%
- B) 13%
- C) 11%
- D) 2%
- E) 19%

3. Se $H = -3K + 6$ e $H = -18$ quanto vale K?

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

4. Quando si è svolto il referendum per approvare l'indipendenza del Donbass e Lugansk?

- A) 11 maggio 2014
- B) 11 maggio 2015
- C) 11 maggio 2018
- D) 11 maggio 2019
- E) 11 maggio 2020

5. Il 5 marzo del 2022 è stato il centenario della nascita di un celebre scrittore italiano. Di quale autore si tratta?

- A) Pier Paolo Pasolini
- B) Italo Calvino
- C) Cesare Pavese
- D) Italo Svevo
- E) Carlo Emilio Gadda

Test di Biologia

6. Cosa è necessario per l'inizio della trascrizione?

- A) Una sequenza promotrice
- B) Una DNA polimerasi
- C) Un RNA primer
- D) I frammenti di Okazaki
- E) Un DNA primer

7. La meiosi è un processo di divisione cellulare caratterizzato dalle seguenti proprietà:

- A) consiste in due divisioni cellulari successive, separate da un'interfase durante la quale non avviene la duplicazione del DNA
- B) consiste in una sola divisione mitotica non preceduta da duplicazione del DNA
- C) prevede una prima ripartizione equazionale dei cromosomi, seguita da una ripartizione riduzionale
- D) consiste in due divisioni cellulari successive, separate da un'interfase durante la quale avviene la duplicazione del DNA
- E) consiste in due normali divisioni mitotiche che si susseguono rapidamente senza intercinesi

8. Quali tipi di molecole possono attraversare rapidamente la membrana plasmatica?

- A) Molecole idrofobiche di piccole dimensioni
- B) Molecole polari di grandi dimensioni
- C) Molecole polari di piccole dimensioni
- D) Molecole idrofile di grandi dimensioni
- E) Molecole idrofile di piccole dimensioni

9. Che cosa sono i ribosomi?

- A) Particelle ribonucleoproteiche coinvolte nella sintesi proteica
- B) Particelle proteiche responsabili della sintesi proteica
- C) Organelli coinvolti nella digestione delle macromolecole
- D) Un intermedio nella sintesi del ribosio
- E) Enzimi che partecipano al metabolismo del glucosio

10. Che cos'è il complesso del Golgi?

- A) Un complesso di cisterne membranose appiattite e impilate
- B) Un complesso di cisterne rivestite da parete di cellulosa
- C) Un complesso membranoso che separa il nucleo dal citoplasma
- D) Una struttura membranosa esclusiva dei procarioti
- E) Un complesso proteico che regola il passaggio di ioni attraverso le membrane

11. Quale tra le seguenti proteine è responsabile del trasporto di ossigeno nel sangue?

- A) Emoglobina
- B) Tubolina
- C) Mioglobina
- D) Insulina
- E) Collagene

12. Qual è la principale differenza tra mitosi e meiosi riguardo ai cromosomi?

- A) La mitosi conserva il numero di cromosomi, mentre la meiosi lo dimezza
- B) La mitosi avviene solo nelle cellule sessuali, mentre la meiosi nelle cellule somatiche
- C) La mitosi coinvolge solo i cromosomi X, mentre la meiosi include anche i cromosomi Y
- D) La mitosi riduce il numero di cromosomi, mentre la meiosi lo raddoppia
- E) La mitosi produce quattro cellule, mentre la meiosi ne produce due

13. Quale delle seguenti opzioni NON è una funzione delle proteine?

- A) Conservazione del codice genetico
- B) Catalizzare reazioni chimiche
- C) Trasporto di ossigeno
- D) Difesa immunitaria
- E) Contrazione muscolare

14. Quali molecole costituiscono principalmente i lipidi?

- A) Acidi grassi e glicerolo
- B) Nucleotidi
- C) Monosaccaridi e disaccaridi
- D) Aminoacidi
- E) Zuccheri

15. Da che cosa è costituita la struttura primaria della proteina?

- A) Una sequenza di aminoacidi
- B) Una catena di monosaccaridi
- C) Una sequenza di fosfolipidi
- D) Una sequenza di acidi nucleici
- E) Un polimero di acidi grassi

16. Qual è la principale funzione biologica dei fosfolipidi?

- A) Costituire le membrane cellulari
- B) Trasportare ossigeno nel sangue
- C) Regolare la sintesi proteica
- D) Trasmettere informazione genica
- E) Fornire energia alla cellula

17. Qual è la funzione principale del nucleo nelle cellule eucariote?

- A) Contenere il materiale genetico, controllare le attività cellulari
- B) Regolare il trasporto delle molecole attraverso la membrana plasmatica
- C) Produrre energia
- D) Tradurre gli RNA messaggeri in proteine
- E) Sintetizzare i lipidi

18. Qual è la funzione della parete cellulare nelle cellule procariotiche?

- A) Proteggere la cellula e mantenerne la forma
- B) Permettere il passaggio degli ioni
- C) Sintetizzare proteine
- D) Immagazzinare materiali di riserva
- E) Regolare il passaggio delle molecole dentro e fuori dalla cellula

19. Quale molecola trasporta gli aminoacidi verso l'apparato di traduzione?

- A) tRNA
- B) mRNA
- C) RNA polimerasi
- D) ATP
- E) Ribosoma

20. Qual è il ruolo del codone durante la traduzione?

- A) Specifica un determinato aminoacido
- B) Serve come punto di legame per il ribosoma
- C) Permette interazione tra DNA e RNA
- D) Fornisce energia per la reazione
- E) Codifica un specifico mRNA

21. Che cosa rappresenta un allele?

- A) Una variante di un gene
- B) Una proteina presente nel nucleo cellulare
- C) Un tipo di cellula diploide
- D) Un gene presente solo nelle cellule procariotiche
- E) Il DNA di una cellula aploide

22. La serie di fasi che portano alla divisione e duplicazione delle cellule eucariotiche prende il nome di:

- A) ciclo cellulare
- B) respirazione cellulare
- C) trasformazione cellulare
- D) citodieresi
- E) sintesi del genoma

23. Qual è la funzione principale della respirazione cellulare?

- A) Produrre ATP, la principale fonte di energia per la cellula
- B) Produrre ossigeno
- C) Produrre proteine coinvolte nel metabolismo cellulare
- D) Produrre glicogeno
- E) Convertire la anidride carbonica in glucosio

24. Quale tra le seguenti molecole è un monosaccaride?

- A) Glucosio
- B) Cellulosa
- C) Glicogeno
- D) Amido
- E) Colesterolo

25. Quale modello descrive la struttura della membrana plasmatica?

- A) Modello a mosaico fluido
- B) Modello a doppia elica
- C) Modello a strati rigidi
- D) Modello tridimensionale
- E) Modello reticolare

26. Quale tra queste sostanze può attraversare facilmente la membrana plasmatica per diffusione semplice?

- A) Ossigeno
- B) Glucosio
- C) Proteine
- D) DNA
- E) Ioni sodio

27. Quale tra questi organuli è coinvolto nella digestione intracellulare?

- A) Lisosoma
- B) Ribosoma
- C) Nucleo
- D) Vacuolo
- E) Reticolo Endoplasmatico

28. Quale organulo è responsabile della sintesi dei lipidi?

- A) Reticolo endoplasmatico liscio
- B) Reticolo endoplasmatico rugoso
- C) Membrana plasmatica
- D) Perossisoma
- E) Ribosoma

29. Cosa si intende per "mutazione genetica"?

- A) Un cambiamento permanente nella sequenza di basi del DNA
- B) La regolazione dell'espressione di un gene
- C) La duplicazione dei cromosomi durante la divisione cellulare
- D) La rimozione degli introni dall'mRNA
- E) La divisione anomala dei cromosomi

30. Che cosa rappresenta il genoma?

- A) L'insieme completo del DNA di un organismo
- B) L'insieme delle proteine prodotte da una cellula
- C) L'insieme delle molecole di RNA in un organismo
- D) Solo i geni che vengono espressi in una cellula
- E) L'insieme dei cromosomi visibili al microscopio

31. Come si chiama il processo in cui l'informazione genetica passa dal DNA all'RNA?

- A) Trascrizione
- B) Replicazione
- C) Traduzione
- D) Divisione cellulare
- E) Splicing

32. Quale tra le seguenti affermazioni descrive meglio il catabolismo?

- A) È l'insieme delle reazioni che rompono molecole complesse rilasciando energia
- B) È l'insieme delle reazioni che sintetizzano molecole complesse a partire da semplici
- C) Non richiede energia per avvenire
- D) Viene attivato solo in presenza di ossigeno
- E) Si svolge esclusivamente nelle cellule vegetali

33. Quale dei seguenti processi è un esempio di una reazione esoergonica?

- A) La degradazione del glucosio durante la respirazione cellulare
- B) La sintesi di ATP dalla ADP e fosfato
- C) La fotosintesi nelle piante
- D) La formazione di legami peptidici nelle proteine
- E) L'accumulo di energia nella fotosintesi

34. Cosa accade a un enzima quando la temperatura supera il suo massimo ottimale?

- A) Si denatura e perde la sua attività
- B) Accelera le reazioni ancora di più
- C) Migliora la sua specificità
- D) Rimane invariato nella sua struttura
- E) Produce più substrato

35. Cosa si forma quando l'acido piruvico è convertito in acetaldeide durante la fermentazione?

- A) Anidride carbonica ed etanolo
- B) Acido lattico e anidride carbonica
- C) Acido citrico e ossigeno
- D) Acido malico e ATP
- E) Acido piruvico e NAD

Test di Chimica

36. Quanti elettroni sono contenuti in un elemento con una struttura elettronica esterna di tipo [Ar] 4s¹?

- A) 19
- B) 11
- C) 31
- D) 14
- E) 21

37. A parità di temperatura, confrontando le soluzioni 0,1 M di glucosio (C₆H₁₂O₆), 0,1 M di cloruro di sodio (NaCl) e 0,1 M di cloruro di calcio (CaCl₂) a 25° C, si può affermare che:

- A) la soluzione contenente glucosio è quella con la minore pressione osmotica
- B) le soluzioni hanno la stessa pressione osmotica
- C) le soluzioni hanno la stessa tensione di vapore
- D) la soluzione contenente cloruro di calcio è quella che bolle a temperatura inferiore
- E) la soluzione contenente glucosio è quella con la minore temperatura di congelamento

38. Cosa indica la K_c di una reazione?

- A) Il rapporto tra il prodotto delle concentrazioni dei prodotti ed il prodotto delle concentrazioni dei reagenti, ciascuna concentrazione elevata ad un coefficiente pari al coefficiente stechiometrico di ogni specie. Tutto ciò in una miscela all'equilibrio
- B) Il rapporto tra il prodotto delle concentrazioni dei prodotti ed il prodotto delle concentrazioni dei reagenti, ciascuna concentrazione elevata ad un coefficiente pari al coefficiente stechiometrico di ogni specie. Tutto ciò all'inizio della reazione
- C) La concentrazione dei reagenti alla quale la reazione procede alla velocità massima
- D) Il prodotto delle concentrazioni dei reagenti alle quali questi sono in equilibrio con i prodotti
- E) La velocità di una reazione a 25°C

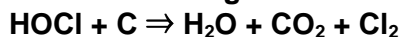
39. Il sodio ha numero atomico pari a 11. La sua configurazione elettronica è:

- A) 1s², 2s², 2p⁶, 3s¹
- B) 1s², 2p⁶, 2s⁶, 3p¹
- C) 1s², 2s², 2p⁶, 3d¹
- D) 1s, 2s, 2p, 3s, 3p
- E) Nessuna delle altre risposte è esatta

40. La seguente molecola $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-O-CO-CH}_2\text{-CH}_3$ si chiama:

- A) proanoato di propile
- B) butanoato di etile
- C) dipropilchetone
- D) propil-butil etere
- E) etilato di butile

41. Bilanciare la seguente reazione



- A) 4, 1, 2, 1, 2
- B) 2, 1, 2, 1, 2
- C) 8, 2, 4, 1, 4
- D) 4, 2, 2, 1, 2
- E) Nessuna delle altre risposte è corretta

42. Quali numeri di ossidazione può avere il cloro?

- A) -1, +1, +3, +5, +7
- B) -1, -3, -5, -7
- C) +1, +3, +5, +7
- D) 0, -1
- E) Nessuna delle risposte è corretta

43. In merito ad un soluto, il grado di dissociazione è:

- A) il rapporto tra moli di soluto dissociate e mole iniziali
- B) il rapporto tra moli iniziali di soluto e moli dissociate
- C) è un numero che può assumere valori compresi tra 1 e 100
- D) è sempre un numero intero
- E) è un numero che per i non elettroliti assume il valore di 1

44. Per idrolisi alcalina di un trigliceride si ottengono:

- A) una molecola di glicerolo e tre di acidi grassi salificati
- B) tre molecole di glicerolo ed un acido grasso
- C) tre molecole di glucosio, una di acido grasso ed una molecola amiloride
- D) tre acidi grassi
- E) tre molecole di glicerolo e tre di acidi grassi

45. Quale è la formula bruta del dimetil-etere?

- A) $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$
- B) CH_3O
- C) $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2$
- D) $\text{C}_2\text{H}_6\text{OH}$
- E) Nessuna delle risposte è corretta

46. Identificare la formula del perclorato di calcio:

- A) $\text{Ca}(\text{ClO}_4)_2$
- B) $\text{Ca}(\text{ClO}_4)$
- C) $\text{Ca}_2(\text{ClO}_4)$
- D) $\text{Ca}(\text{ClO}_2)_2$
- E) $\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$

47. Se ad un litro di soluzione acquosa 0,4 M di KCl si aggiungono 0,1 moli di KOH con variazione trascurabile del volume finale il pH risultante sarà approssimativamente pari a:

- A) 13
- B) 1
- C) 7
- D) 14
- E) 0

48. FeCl_3 è:

- A) un acido di Lewis ma non un acido di Brønsted
- B) un acido di Brønsted ma non un acido di Lewis
- C) sia un acido di Lewis che un acido di Brønsted
- D) un acido di Brønsted e una base di Lewis
- E) sia una base di Lewis che una base di Brønsted

49. Sciogliendo in acqua del cloruro di ammonio si ottiene:

- A) una soluzione acquosa acida
- B) una soluzione acquosa basica
- C) una soluzione acquosa neutra
- D) una soluzione allogenica
- E) non si ottiene una soluzione perché non si solubilizza

50. Qual è la configurazione elettronica del Na?

- A) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
- B) $3s^2 3p^1$
- C) $2s^2 2p^6 3s^1$
- D) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^3$
- E) $2p^6 3s^1$

51. A quale periodo appartiene il litio?

- A) Secondo
- B) Primo
- C) Terzo
- D) Quarto
- E) Quinto

52. Nella tavola periodica, salvo rare eccezioni, l'affinità elettronica aumenta in valore assoluto andando:

- A) da sinistra a destra e dal basso in alto
- B) da sinistra a destra e dall'alto in basso
- C) da destra a sinistra e dall'alto in basso
- D) da destra a sinistra e dal basso in alto
- E) da sinistra a destra ma verticalmente in modo irregolare

53. Elementi appartenenti allo stesso gruppo hanno generalmente:

- A) proprietà chimiche simili
- B) proprietà fisiche simili
- C) proprietà sia chimiche che fisiche simili
- D) la stessa affinità elettronica
- E) la stessa elettronegatività

54. Un legame ionico è un legame:

- A) fra un catione ed un anione
- B) fra cationi ed elettroni delocalizzati
- C) fra due cationi
- D) fra due anioni
- E) fra due atomi neutri

55. L'acido bromoso è:

- A) HBrO_2
- B) HBrO
- C) HBrO_3
- D) HBrO_4
- E) HBr

56. Il nome IUPAC dell'anidride nitrica è:

- A) pentossido di diazoto
- B) pentossido di azoto
- C) ossido di azoto
- D) ossido di diazoto
- E) azotato di ossigeno

57. Quale di questi elementi non è contenuto in una catena di DNA?

- A) F
- B) O
- C) H
- D) N
- E) P

58. Quale di questi aminoacidi non è chirale?

- A) Glicina
- B) Alanina
- C) Cisteina
- D) Lisina
- E) Triptofano

59. I trigliceridi sono formati da acidi grassi e:

- A) glicerina
- B) glicina
- C) glucosamina
- D) glucosio
- E) glucosina

60. L'unità di base dei terpeni è:

- A) isoprene
- B) monoterpene
- C) sesquiterpene
- D) etilene
- E) propilene

61. Un enzima è sempre:

- A) un catalizzatore
- B) un reagente
- C) un prodotto
- D) un iniziatore
- E) un solvente

62. Quale di queste radiazioni elettromagnetiche ha frequenza maggiore?

- A) Raggi X
- B) Ultravioletto
- C) Visibile
- D) Infrarosso
- E) Onde radio

63. Il bronzo è:

- A) una lega metallica
- B) un minerale ferroso
- C) un acciaio
- D) un elemento
- E) un composto

64. Il carbonio può formare orbitali ibridi combinando gli orbitali atomici:

- A) s e p
- B) s e d
- C) s e f
- D) p e d
- E) p e f

65. L'orbitale 3d si riempie:

- A) dopo il 4s e prima del 4p
- B) dopo il 3p e prima del 4s
- C) dopo il 4p e prima del 4s
- D) dopo il 2d e prima del 4d
- E) dopo il 3c e prima del 3e

Test di Fisica

66. Un vettore moltiplicato per uno scalare (reale):

- A) è un vettore
- B) è uno scalare
- C) non è definito
- D) è un vettore ortogonale al vettore dato
- E) è definito, ma non calcolabile

67. La conducibilità termica (scalare) di una lastra di quarzo è 8 W/m/K, mentre quella di una lastra di granito di 3 W/m/K. Supponendo che entrambe le lastre siano geometricamente identiche e che subiscano la stessa variazione di temperatura tra le loro facce, quale delle seguenti affermazioni è corretta?

- A) La lastra di quarzo si lascia attraversare da un flusso di calore 8/3 maggiore
- B) La lastra di granito si lascia attraversare da un flusso di calore 8/3 maggiore
- C) Le due lastre si lasciano attraversare dallo stesso flusso di calore
- D) La lastra di quarzo si lascia attraversare da un flusso di calore doppio
- E) Nessuna delle altre risposte è corretta

68. I processi fisici che determinano la produzione di energia nei nuclei delle stelle si basano su reazioni di:

- A) fusione nucleare
- B) fissione nucleare
- C) scambio di cariche elettriche
- D) formazione molecolare
- E) moti convettivi

69. Un corpo cade, in assenza di attriti, sotto l'azione della forza di gravità di moto uniformemente accelerato. Durante il moto:

- A) si conserva l'energia meccanica, ma non la quantità di moto e il momento angolare rispetto ad un punto dato (esterno alla traiettoria)
- B) si conserva l'energia meccanica e la quantità di moto, ma non il momento angolare rispetto ad un punto dato (esterno alla traiettoria)
- C) si conserva l'energia meccanica, la quantità di moto e il momento angolare rispetto ad un punto dato (esterno alla traiettoria)
- D) non si conserva né l'energia meccanica, né la quantità di moto, né il momento angolare rispetto ad un punto dato (esterno alla traiettoria)
- E) nessuna delle altre risposte è corretta

70. Una lente ha una focale pari ad f . Se un oggetto viene posto ad una distanza pari a p e l'immagine si forma ad una distanza pari a $q = p$, quanto vale la focale?

- A) $f = p/2$
- B) $f = p$
- C) $f = 2q$
- D) $f = q+p$
- E) Nessuna delle altre risposte è corretta

71. Un cubetto di ghiaccio alla temperatura di $-10\text{ }^{\circ}\text{C}$ viene fatto fondere e portato alla temperatura di $20\text{ }^{\circ}\text{C}$. Il calore specifico per unità di massa vale 2 kJ/kg/K quando l'acqua è ghiacciata e 4 kJ/Kg/K quando l'acqua è allo stato liquido, invece il calore latente di fusione è di 300 kJ/kg e quello di ebollizione di 2300 kJ/kg .

Quanta energia per unità di massa viene impiegata nel processo?

- A) 400 kJ/kg
- B) 380 kJ/kg
- C) 320 kJ/kg
- D) 60 kJ/kg
- E) 2700 kJ/kg

72. In un sistema isolato un corpo non soggetto a forze si muove di moto rettilineo uniforme. Durante il moto:

- A) si conserva energia meccanica, quantità di moto e momento angolare rispetto ad un punto dato (esterno alla traiettoria)
- B) si conserva energia meccanica e quantità di moto, ma non il momento angolare rispetto ad un punto dato (esterno alla traiettoria)
- C) si conserva solo l'energia meccanica e non la quantità di moto né il momento angolare rispetto ad un punto dato (esterno alla traiettoria)
- D) non si conserva né l'energia meccanica, né la quantità di moto, né il momento angolare rispetto ad un punto dato (esterno alla traiettoria)
- E) non si possono stabilire leggi di conservazione per il moto in questione

73. Un punto materiale parte da fermo e si muove con velocità variabile in funzione del tempo t e avente coordinate $(2At, 4Bt)$ con A e B costanti opportune.
Il modulo dello spostamento effettuato a partire dall'istante iniziale $t = 0$ è:

A) $\sqrt{A^2 + 4B^2 t^2}$
B) $(2A^2 + 4B^2)t$
C) $\sqrt{4A^2 + 16B^2 t^2}$
D) $(2A + 4B)t$
E) Nessuna delle altre risposte è corretta

74. Una caffettiera è composta da una caldaia di alluminio cilindrica la cui massa è 100 g ed il cui calore specifico per unità di massa è circa $c_{al} = 1000 \text{ J/kg/K}$.
Una volta riempita con 100 g di acqua (calore specifico $c_{acq} = 4000 \text{ J/kg/K}$ circa) viene posta su un fornello dalla potenza di 1000 W che rimane acceso per 3 minuti.
Supponendo che sia trasferito solo 1/5 di tutta l'energia prodotta dal fornello e supponendo che la temperatura iniziale di acqua e caffettiera sia 20°C , quale sarà approssimativamente la temperatura finale raggiunta dal sistema all'equilibrio?

A) 92°C
B) 72°C
C) 20°C
D) 164°C
E) Nessuna delle altre risposte è corretta

75. Siano dati due solenoidi formati di N e M spire, e lunghezza L e H , rispettivamente.
Se $M = 9N$ ed $H = (2/7)L$ quanto vale il campo magnetico all'interno del secondo solenoide B_2 , rispetto al primo, B_1 , in presenza di una corrente di intensità i ?

A) $63/2$
B) $2/63$
C) $70/9$
D) $9/70$
E) Nessuna delle altre risposte è corretta

Test di Matematica

76. L'equazione $(x^2 - 6x + 5)(x - 2) = 0$ ha soluzioni:

A) 1, 2 e 5
B) -2, 1 e 5
C) 0, 2 e 3
D) 1, -2 e -5
E) Nessuna delle altre risposte è corretta

77. Le soluzioni della disequazione $x^2 - x - 6 > 0$ sono:

A) $x < -2$ o $x > 3$
B) $-2 < x < 3$
C) $x < -3$ o $x > 2$
D) $-3 < x < 2$
E) Nessuna delle altre risposte è corretta

Università degli studi di CATANZARO

78. Quali sono i due monomi il cui prodotto è $2 a^4 b^3$?

- A) $\frac{1}{2}ab$; $4a^3b^2$
- B) $2 a^4 b^3$; 0
- C) ab ; $2ab$
- D) $\frac{1}{2}ab$; $4a^2b^2$
- E) Soltanto due monomi simili

79. Quale delle seguenti equazioni rappresenta la bisettrice del I e del III quadrante?

- A) $y = x$
- B) $y = y$
- C) $x = 0$
- D) $y = 0$
- E) $-y = x$

80. Il polinomio $x^2 - 9y^2$ è uguale a:

- A) $(x - 3y)(x + 3y)$
- B) $(x - 3y)^2$
- C) $-(x^2 + 3y^2)$
- D) $x^4 + 9y^4 - 3xy$
- E) $(x + 3y)^2$

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