



**Associazione  
Studenti e Professori di Medicina Uniti Per**

In collaborazione con Ufficio Tutor della Scuola di Medicina  
dell'Università degli Studi di Padova



***Precorsi 2020 in preparazione per i test d'ammissione  
a Medicina, Odontoiatria e Professioni Sanitarie***

## **Simulazione completa del test d'ammissione**

### **Istruzioni**

- La simulazione è composta da **60 quesiti** a risposta multipla, in cui una sola delle opzioni riportate è quella giusta.
- Il tempo in cui svolgere la simulazione è di massimo **100 minuti**. Per una simulazione più efficace e verosimile, il nostro consiglio è di impostarsi un timer e di svolgere la prova entro il tempo indicato.
- Al termine della prova, sarà possibile controllare le risposte date visualizzando il file "*Risposte corrette*" presente nell'apposita sezione del nostro sito.
- Martedì 25 agosto, alle ore 9:00, si terrà la **diretta streaming** della **correzione ragionata** di tutti i quesiti, disponibile sul nostro sito e nel nostro canale YouTube.
- Il **punteggio** viene calcolato seguendo le regole ministeriali: +1,5 punti per ogni risposta corretta, -0,4 per ogni risposta errata, 0 punti per quelle non date, per un totale di massimo 90 punti
- Verrà resa disponibile una graduatoria finale tra tutti i partecipanti alla simulazione che avessero svolto la simulazione o riportato le proprie risposte nel **form online** dedicato. Se sei interessato a vedere la tua posizione in graduatoria, compila anche tu il form online, in modo tale che la classifica sia con il numero di studenti più ampio possibile (accedi tramite [questo link](#)).

Buon lavoro!

*Il team dell'Associazione*



**Sezione di Ragionamento Logico e Cultura Generale**

1. **Quale delle seguenti coppie presenta una coerenza interna?**
  - A) Fantasia - fanatismo eccessivo
  - B) Atarassia - milza
  - C) Dispnea - visione offuscata
  - D) Anemia - sangue
  - E) Dispepsia - rene
  
2. **Sara va a fare una passeggiata in riva ad un fiume e trova due contenitori di vetro: la loro capienza è rispettivamente di 5 Litri e 3 Litri. Sara decide di provare a raccogliere 4 Litri esatti con soltanto questi contenitori e l'acqua del fiume. Quante volte dovrà riempire il contenitore da 3 Litri, considerando che voglia svolgere il gioco nel minor numero di mosse possibili?**
  - A) 4
  - B) 3
  - C) 2
  - D) 1
  - E) Nessuna delle precedenti
  
3. **Individua la parola di significato diverso rispetto alle altre della serie**
  - A) Refrattario
  - B) Recalcitrante
  - C) Riluttante
  - D) Proclive
  - E) Riottoso
  
4. **Un investigatore raccoglie le seguenti dichiarazioni dagli imputati A-B-C-D-E:**

**A dice che B e C dicono entrambi la verità**  
**B dice che E sta dalla stessa parte di A**  
**C dice che B afferma il falso**  
**D dice che A non è dalla stessa parte di C**  
**E dice che D è innocente solo se A sta mentendo**

**Sapendo che tra di loro ci sono due colpevoli che stanno mentendo e tre innocenti che dicono il vero, individuare i colpevoli.**

  - A) CE
  - B) BD
  - C) AB
  - D) AE
  - E) CD
  
5. **Quale delle seguenti parole, non è un sinonimo di "parossistico"?**
  - A) Estremo
  - B) Culminante
  - C) Esasperato
  - D) Esacerbato
  - E) Paradossale
  
6. **La probabilità di arrivare in cima ad una montagna, essendo allenati, è del 90%. Dei non allenati, la metà non riesce a scalare la montagna. Considerando che normalmente 40 persone su 200 sono allenate, qual è la probabilità che una persona (allenata e non) non riesca a raggiungere la cima?**
  - A) 5/6





- B) 20%
- C) 38/47
- D) Circa il 75%
- E) 21/29

**7. Scartare l'alternativa che non richiama il significato delle altre:**

- A) Ripudio
- B) Bocciatura
- C) Diniego
- D) Abnegazione
- E) Rigetto

**8. Carlo possiede 50 sigarette. Dopo averle fumate conserva i mozziconi, in modo tale da realizzare una sigaretta per ogni 5 mozziconi. Posto che abbia fumato tutte le sigarette sia comprate che da lui prodotte, quante ne ha fumate?**

- A) 52
- B) 57
- C) 60
- D) 62
- E) 67.

**9. Delle tre figlie di Giacomo - Alma, Beatrice e Chiara – almeno una è bionda. Sapendo che se Alma è bionda anche Beatrice lo è, che se Chiara è bionda lo è anche Alma, e che tra Beatrice e Chiara una non è bionda, si può dedurre con certezza che:**

- A) Alma, Beatrice e Chiara sono bionde
- B) Beatrice non è bionda mentre Alma lo è
- C) Beatrice è bionda
- D) Chiara è bionda
- E) Almeno una delle tre figlie di Giacomo è mora

**10. L'inglese Robert viene in vacanza in Italia e noleggia una macchina. Con la benzina già presente nel serbatoio percorre 100km. Si ferma poi ad un distributore quando finisce completamente l'autonomia e per avere il pieno paga 100£. Percorre poi altri 1000km prima di esaurire di nuovo la benzina. Sapendo che si può comprare 1L di benzina con 1,5€ e che la sterlina vale il 50% in più dell'euro, quanti litri di benzina c'erano inizialmente nel serbatoio quando Robert ha noleggiato la macchina?**

- A) 5
- B) 10
- C) 15
- D) 20
- E) 25

**11. L'attuale presidente del Parlamento Europeo è:**

- A) Marco Tajani
- B) Ursula Von Der Leyen
- C) David Sassoli
- D) Jean-Claude Juncker
- E) Pierre Moscovici

**12. Che cos'era la "linea rossa"**

- A) Il primo collegamento ferroviario tra Washington e Berlino
- B) Il primo collegamento aereo tra Washington e Berlino
- C) Il primo collegamento ferroviario tra Washington e Mosca





- D) Il primo collegamento telefonico tra Washington e Berlino
- E) Il primo collegamento telefonico tra Washington e Mosca

**13. Quale dei seguenti autori si è suicidato?**

- A) Jane Austen
- B) George Orwell
- C) Walt Whitman
- D) Virginia Woolf
- E) Samuel Beckett

**14. Quali di queste opere letterarie non è un romanzo epistolare?**

- A) Ultime lettere di Jacopo Ortis (Ugo Foscolo)
- B) Frankenstein (Mary Shelley)
- C) Storia di una capinera (Giovanni Verga)
- D) I dolori del giovane Werther (Johann Wolfgang Goethe)
- E) Decamerone (Giovanni Boccaccio)

**15. Quali di questi sono cerchi dell'inferno dantesco?**

- A) Lussuriosi, Golosi, Violenti
- B) Lussuriosi, Permalosi, Violenti
- C) Ipocondriaci, Avari e Prodighi, Violenti
- D) Avari e Prodighi, Apatici, Traditori
- E) Avari e Prodighi, Lussuriosi, Ottusi

**16. Quale Pontefice svolse un ruolo chiave nella mediazione fra URSS e USA durante la crisi di Cuba tramite un messaggio radiofonico?**

- A) Giovanni XXIII
- B) Giovanni Paolo II
- C) Giovanni Paolo I
- D) Pio XII
- E) Paolo VI

**17. Quale fu l'invenzione di Alfred Nobel, il fondatore e ideatore del celebre premio Nobel?**

- A) Penicillina
- B) Dinamite
- C) Distillatore
- D) Brevetto
- E) Antenna Satellitare

**18. Quale delle seguenti invenzioni non è da attribuirsi ad un italiano?**

- A) Radio
- B) Microchip
- C) Motore a combustione interna
- D) Telefono
- E) Automobile

**19. Quando sono stati sottoscritti i Patti Lateranensi tra la Santa Sede e il Regno d'Italia?**

- A) 11 febbraio 1928
- B) 19 febbraio 1928
- C) 11 febbraio 1929
- D) 12 febbraio 1928
- E) 27 marzo 1927





**20. In che data il Gran Consiglio del Fascismo decise di deporre Benito Mussolini?**

- A) 25 Luglio 1943
- B) 6 Giugno 1944
- C) 6 Agosto 1945
- D) 9 Agosto 1945
- E) 25 Aprile 1945

**21. Come si chiama la minoranza che la Cina sta cercando di sinizzare?**

- A) Etnia Xhosa
- B) Etnia Uygur
- C) Etnia Xiaomao
- D) Etnia Shona
- E) Etnia Cajun

**22. Dove avvenne la più grande disfatta italiana durante la Prima guerra mondiale tanto da essere ancora oggi utilizzata come sinonimo di "sconfitta"?**

- A) Fiume
- B) Caporetto
- C) Piave
- D) Adua
- E) Eritrea

### Sezione di Biologia

**23. Il fenomeno alla base delle cariossidi pigmentate studiate dalla genetista Barbara McClintock:**

- A) È dovuto ad una mutazione puntiforme per sostituzione di una base nel gene che identifica il pigmento della cariosside
- B) È dovuto ad una mutazione per scorrimento del modulo di lettura per inserzione di una base nel gene che identifica il pigmento della cariosside
- C) È dovuto ad una mutazione casuale per scorrimento del modulo di lettura per delezione di una base nel gene che identifica il pigmento della cariosside
- D) È dovuto agli elementi genetici mobili, Dc e As, che si inseriscono all'interno del gene che identifica il pigmento della cariosside
- E) È dovuto agli elementi genetici mobili, Ds e Ac, che si inseriscono all'interno del gene che identifica il pigmento della cariosside

**24. Quali meccanismi, in una cellula eucariote, non sono assolutamente fondamentali affinché l'mRNA passi dal nucleo al citoplasma?**

- A) Capping all'estremità 5'
- B) Tailing all'estremità 3'
- C) Splicing
- D) Riconoscimento di capping e tailing da parte di determinate proteine
- E) Correzione di ogni errore nel trascritto

**25. In una proteina:**

- A) Nella struttura secondaria ad alfa elica la catena si avvolge sempre in senso levogiro
- B) La struttura secondaria a foglietto beta ripiegato è mantenuta principalmente da legami a idrogeno tra gruppi C--O H--N della stessa catena polipeptidica
- C) Non possono susseguirsi porzioni ad alfa elica e a beta foglietto ripiegato sulla stessa catena polipeptidica





- D) Alcune proteine chiamate chaperoni consentono alla catena polipeptidica neosintetizzata di assumere i corretti ripiegamenti
- E) La denaturazione modifica solo la struttura secondaria

**26. L'AMP è:**

- 1. Un monomero dell'RNA**
- 2. Un nucleotide**
- 3. L'unità strutturale del DNA**
- A) La 1, la 2 e la 3
- B) Solo la 3
- C) Solo la 2
- D) La 1 e la 2
- E) Nessuna delle precedenti

**27. Il reticolo endoplasmatico liscio è un organello cellulare**

- A) Deputato alla sintesi e alla raccolta di proteine
- B) Abbondante nei globuli rossi, per la sua capacità di sintetizzare il colesterolo
- C) Più sviluppato al livello delle gonadi, del corticale del surrene, del fegato e delle cellule muscolari
- D) È formato da cisterne appiattite sovrapposte in pile, denominate ditiisomi
- E) È deputato alla sintesi di ormoni steroidei, colesterolo ed idrolisi acide

**28. Capping, splicing e aggiunta della coda poli-A sono modifiche:**

- A) Post-traduzionali
- B) Traduzionali
- C) Trascrizionali
- D) Che avvengono nel Golgi
- E) Nessuna delle precedenti

**29. Individuare la risposta corretta:**

- A) Il plasmalemma non è presente nei procarioti
- B) La contrazione uterina durante il parto è un esempio di feedback negativo
- C) Nella membrana plasmatica i lipidi possono muoversi da una faccia all'altra in un movimento chiamato flip-flop
- D) Nel citoplasma della cellula eucariote avviene tutta la respirazione cellulare
- E) Ciglia e flagelli sono formati da 9 coppie di microfilamenti

**30. La  $\beta$ -talassemia è una malattia autosomica recessiva. Dall'incrocio di due individui entrambi portatori sani (genotipo Tt), quale/i delle seguenti affermazioni è/sono corretta/e?**

- 1. Affinché la probabilità di generare un figlio sano sia di  $\frac{1}{4}$ , la progenie deve essere di quattro individui.**
- 2. Data una progenie di quattro individui, almeno uno deve essere portatore sano per la mutazione.**
- 3. Data una progenie di tre individui con genotipo rispettivamente di TT, Tt e tt, un ulteriore incrocio con un genotipo TT (uno per ogni individuo) produce una probabilità totale pari a  $\frac{1}{4}$  di generare figli portatori sani nella nuova generazione.**
- 4. Data una progenie molto numerosa, la probabilità che estraendo a caso un individuo esso risulti eterozigote è uguale alla probabilità che sia malato.**

- A) La 1 e la 2
- B) La 1, la 3 e la 4
- C) Solo la 2
- D) Solo la 3
- E) Nessuna delle precedenti

**31. Io ho gli occhi marroni, quindi:**

- A) Nel mio DNA sicuramente non esiste il gene degli occhi azzurri





- B) Nel mio DNA è possibile che esista il gene degli occhi verdi
- C) Nel mio DNA ho sia il gene degli occhi marroni, che degli occhi verdi, che di quelli azzurri ma il crossing over ha fatto in modo che gli esprimessi marroni
- D) In realtà gli occhi marroni sono un caso particolare che non deriva dall'espressione fenotipica di un gene
- E) Nessuna delle precedenti

**32. La vitamina C: (indicare le affermazioni CORRETTE)**

- 1. è un co-fattore di molte reazioni enzimatiche;
- 2. la sua carenza determina il rachitismo;
- 3. è fondamentale per la corretta sintesi del collagene;
- 4. è in grado di ridursi allo scopo di ossidare i radicali liberi

- A) La 2 e la 3
- B) La 2 e la 4
- C) La 2, 3 e 4
- D) La 1 e la 3
- E) La 1, 3 e 4

**33. Il ciclo degli acidi tricarbossilici produce:**

- 1. due molecole di acqua
- 2. una molecola di FAD<sub>2</sub>
- 3. una molecola di GTP
- 4. due molecole di diossido di carbonio

- A) La 2 e la 4
- B) La 2 la 3 e la 4
- C) Nessuna delle precedenti
- D) La 3 e la 1
- E) La 3 e la 4

**34. Il processo di  $\beta$ -ossidazione è responsabile di:**

- A) Calcificazione delle ossa
- B) Produzione di acido cloridrico a livello del fegato
- C) Produzione di acetil-CoA
- D) Inizio della glicolisi
- E) Sintesi di aminoacidi non essenziali

**35. La fermentazione lattica è la via con cui, in anaerobiosi, le cellule:**

- A) Sintetizzano piruvato dal lattato
- B) Sintetizzano glucosio
- C) Ossidano il NADH a NAD<sup>+</sup>
- D) Riducono il NADH a NAD<sup>+</sup>
- E) Ripristinano il FADH<sub>2</sub>

**Sezione di Anatomia e Fisiologia**

**36. Quale dei seguenti è lo ione protagonista della depolarizzazione neuronale?**

- A) Na<sup>+</sup>
- B) K<sup>+</sup>
- C) Cl<sup>-</sup>
- D) Ca<sup>2+</sup>
- E) Nessuno dei precedenti





**37. Quale/i tra queste affermazioni sul testosterone è/sono corretta/e?**

1. Le cellule che lo producono sono sensibili all'LH
  2. Viene prodotto dalle cellule del Sertoli
  3. Ha come effetti la maturazione dei testicoli ma non la maturazione degli spermatozoi
  4. Le cellule che lo producono sono sensibili all'FSH
  5. Viene prodotto dalle cellule di Leydig
  6. Ha come effetti la maturazione dei testicoli e la produzione di spermatozoi
- A) 6  
B) 1, 2 e 5  
C) 1, 2 e 3  
D) 1, 5 e 6  
E) Tutte

**38. In quali ossa sono presenti le arcate alveolari?**

- A) Ossa mascellari e mandibola  
B) Ossa mascellari e ossa nasali  
C) Mandibola e ossa palatine  
D) Ossa temporali e ossa nasali  
E) Osso occipitale e ossa temporali

**39. Il glucagone (indicare la risposta ERRATA):**

- A) È prodotto dal pancreas  
B) È rilasciato in circolo in condizioni di ipoglicemia  
C) Diminuisce durante l'attività fisica  
D) Promuove la gluconeogenesi  
E) È un ormone peptidico

**40. Quale delle seguenti affermazioni circa l'emostasi è errata?**

- A) Prevede un iniziale evento di vasocostrizione  
B) La coagulazione non avviene in assenza di calcio  
C) Include l'attività fibrinolitica della plasmina  
D) La fibrina non è un fattore della coagulazione  
E) Serve per interrompere la fuoriuscita di sangue da un vaso

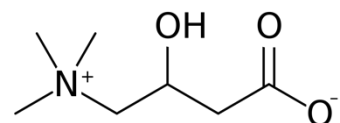
#### Sezione di Chimica

**41. Dopo aver bilanciato la seguente reazione  $\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{AsO}_4 \rightarrow \text{Mg}_3(\text{AsO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$  quante moli di  $\text{Mg}_3(\text{AsO}_4)_2$  si ottengono?**

- A) 0,5  
B) 3  
C) 1  
D) 2  
E) 1,5

**42. La carnitina, molecola molto in voga come integratore negli ultimi anni, è implicata nel trasporto degli acidi grassi all'interno del mitocondrio per la produzione di ATP. Qual è il nome IUPAC?**

- A) Acido 3-idrossi-4-trimetilamminobutanoato  
B) Acido 1-idrossi-3-trimetilamminopentanoato  
C) Acido 3-idrossi-5-trimetilamminobutanoato  
D) Acido 2-idrossi-1-trimetilamminopropanoato







E) Acido 3-idrossi-1-trimetilamminopropanoato

**43. Se ad una soluzione satura di AgCl viene aggiunto NaCl, cosa succede?**

- A) Si forma  $\text{Cl}_2$  tra i prodotti
- B) Non avviene alcuna reazione nella soluzione
- C) Non avviene precipitazione perché AgCl è un sale poco solubile
- D) AgCl precipita
- E) NaCl precipita perché la soluzione è già satura

**44. Quale delle seguenti reazioni porta alla formazione di un Estere?**

- A) Alcool + Alcool
- B) Acido + Alcool
- C) Acido + Acido
- D) Alcool + Aldeide
- E) Aldeide + Chetone

**45. Calcolare la molalità di una soluzione ottenuta sciogliendo 177 g di NaCl in 1,5 L di acqua a temperatura ambiente.**

**(Peso atomico: Na = 23 u.m.a., Cl = 36 u.m.a.)**

- A) 0,5 m
- B) 0,5 M
- C) 1,4 m
- D) 2 M
- E) 2 m

**46. La legge di Raoult afferma che:**

- A) La tensione di vapore di una soluzione è direttamente proporzionale alla frazione molare del solvente
- B) L'abbassamento della tensione di vapore in una soluzione è direttamente proporzionale alla frazione molare del solvente
- C) L'abbassamento della tensione di vapore in una soluzione è inversamente proporzionale alla frazione molare del solvente
- D) L'innalzamento ebullioscopico è proporzionale alla concentrazione secondo una costante di proporzionalità
- E) Nessuna delle precedenti

**47. Qual è il peso di 5,6 L di ammoniaca in condizioni standard?**

**(N = 14 u; H = 1 u)**

- A) 50,3 g
- B) 6,4 g
- C) 4,25 g
- D) 2,75 g
- E) 10 g

**48. Gli elettroni di valenza di un elemento sono gli elettroni contenuti nel suo livello energetico più esterno, cioè quelli che vengono coinvolti nella formazione di legami chimici.**

**Quale fra queste affermazioni è quella CORRETTA?**

- A) Il carbonio ha 4 elettroni di valenza, il litio ne ha 2
- B) Il magnesio ha 1 elettrone di valenza, l'azoto ne ha 5
- C) L'ossigeno ha 6 elettroni di valenza, il boro ne ha 4
- D) Il sodio ha 1 elettrone di valenza, il fluoro ne ha 7
- E) L'idrogeno ha 1 elettrone, lo zolfo ne ha 5





49. Calcola la normalità di 1 L di soluzione contenente 360 g di anidride solforosa (SO<sub>2</sub>) che ha massa equivalente pari a 80 g/eq.  
(O = 16 uma S = 32 uma)
- A) 12,5 N  
B) 5 N  
C) 5 n  
D) 2,5 n  
E) 4,5 N
50. Calcola il pH di una soluzione di 0,002 moli di Ca(OH)<sub>2</sub> in 40 ml d'acqua:
- A) 1  
B) 13  
C) 2  
D) 12  
E) 7
51. Data la reazione esotermica  $\text{H}_{2(g)} + \text{Br}_{2(g)} \rightleftharpoons 2\text{HBr}_{(g)}$ , quale delle seguenti variazioni non ne influenza lo stato di equilibrio?
- A) Aumento di pressione  
B) Aumento della concentrazione dei prodotti  
C) Aumento della temperatura  
D) Aumento della concentrazione dei reagenti  
E) Aumento del numero di moli di idrogeno
52. Dalla reazione  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{BaS} + \text{HNO}_3$  si ottengono 63 g di HNO<sub>3</sub>. Quanti grammi di Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> vi erano in origine?  
(Ba=137 g/mol, N=14 g/mol, S=32 g/mol, H=1 g/mol, O=16 g/mol)
- A) 130,5 g  
B) 140,5 g  
C) 0,5 g  
D) 99,5 g  
E) Nessuna delle precedenti opzioni è corretta

#### Sezione di Matematica e Fisica

53. Un corpo di massa  $m$ , si muove di moto circolare uniforme lungo una circonferenza di raggio  $r$ . Sia  $F$  il valore in modulo della forza risultante. Cosa rappresenta l'equazione  $F/(mr)$  per il moto considerato?
- A) Il modulo della velocità tangenziale  
B) Il quadrato della velocità tangenziale  
C) L'accelerazione centripeta  
D) Il quadrato della velocità angolare  
E) L'energia cinetica finale
54. Un cubo di lato  $l$  viene completamente immerso in una bacinella piena di un liquido di densità ignota. Qual è l'accelerazione con cui l'oggetto viene spinto verso l'alto se la sua densità è un terzo di quella del liquido. (Si consideri  $g=9,8\text{m/s}^2$ )
- A)  $4,9\text{ m/s}^2$   
B)  $9,8\text{ m/s}^2$   
C)  $19,6\text{ m/s}^2$   
D)  $29,4\text{ m/s}^2$





E) Nessuna delle precedenti

55. Un corpo di massa 3kg è schiacciato con una forza di 150N su una molla di costante elastica 600N/m fissa sul pavimento. Qual è il valore dell'altezza massima che raggiunge quando viene lasciato? ( $g=10\text{m/s}^2$ )

- A) 90 cm
- B) 62,5 cm
- C) 125 cm
- D) 100 cm
- E) 45 cm

56. Un circuito dissipa calore con una potenza di 4000W ed è formato da due resistenze messe in parallelo, entrambe con  $R=5\Omega$ . Se nello stesso circuito al posto delle resistenze vi fossero due condensatori di capacità  $C=2\text{F}$ , quanta carica vi si accumulerebbe complessivamente?

- A) 100 C
- B) 200 C
- C) 300 C
- D) 400 C
- E) 500 C

57. Risolvere la seguente disequazione:  $\log_{\frac{1}{3}}(\sqrt{\log_2 x}) > \frac{1}{2}$

- A)  $1 \leq x \leq \sqrt[3]{2}$
- B)  $x > 1$
- C)  $1 < x < \sqrt[3]{2}$
- D)  $1 < x \leq \sqrt[3]{2}$
- E)  $x > \sqrt[3]{2}$

58. La distanza fra le due rette di equazione  $x+2y=0$  e  $2x+4y-5=0$  è:

- A)  $\sqrt{5}$
- B)  $2\sqrt{5}$
- C)  $\frac{\sqrt{5}}{2}$
- D)  $\frac{\sqrt{5}}{5}$
- E)  $\frac{\sqrt{5}}{10}$

59. In un triangolo di perimetro 32m, un lato misura 14m, mentre gli altri due sono l'uno i quattro quinti dell'altro. Quanto vale l'area del triangolo?

- A)  $38\text{m}^2$
- B)  $96\sqrt{33}\text{m}^2$
- C)  $15\sqrt{7}\text{m}^2$
- D)  $40\text{m}^2$
- E)  $16\sqrt{6}\text{m}^2$

60. Quale tra le seguenti rappresenta una funzione  $y=f(x)$  tale che  $f(2)=-1$ ;  $f'(1)=-4$ ;  $f''(0)=6$

- A)  $y = -4x^2+15$
- B)  $y = 1000x^2-1000x-1999$
- C)  $y = -2x^3+3x^2-4x+11$
- D)  $y = 3x^{2000}+12x^{1544}+1$
- E)  $y = x^3-3x^2-x+5$

