

Prova ufficiale 2024
Risolta e commentata

Medicina e Odontoiatria



Scopri i corsi UnidTest



UnidTest | La chiave per il numero chiuso

0549.98.00.07 | 800.788.884 | www.unidformazione.com | info@unidformazione.com

Test ufficiale 2024

Medicina e Odontoiatria

Quesiti

PROVA DI AMMISSIONE AI CORSI DI LAUREA MAGISTRALE IN MEDICINA E CHIRURGIA E IN ODONTOIATRIA E PROTESI DENTARIA - PRIMA SESSIONE

Anno Accademico 2024/2025

Test di Competenze di lettura e conoscenze acquisite negli studi

1. La frase **"Don Abbondio non era nato con un cuor di leone"** è:

- A) una litote
- B) un'antifrasi
- C) una metafora
- D) una metonimia
- E) un ossimoro

2. **La scoperta delle vitamine fu una vera e propria rivoluzione. In effetti l'era della ricerca vitaminica comincia alla fine del XIX secolo, in un'epoca in cui i lavori di Pasteur mettono in evidenza che la presenza di agenti esogeni (microbi o tossine microbiche) è responsabile di alcune malattie. Per le vitamine, i ricercatori dovranno attenersi ad un modo di procedere inverso in quanto è l'assenza di un fattore nutrizionale che è all'origine delle grandi malattie carenziali: beri-beri, scorbuto, rachitismo, pellagra. [...] Le vitamine sono sostanze organiche, senza valore energetico proprio, necessarie per l'organismo e che l'uomo non può sintetizzare in quantità sufficiente; devono essere quindi fornite dall'alimentazione. Le vitamine costituiscono un gruppo di molecole chimicamente molto eterogeneo; alcune di esse hanno strutture che somigliano a quelle di altri composti organici: vitamina C e zuccheri, vitamina D e ormoni steroidei, vitamina B₁₂ e porfirine.**

(J. Le Grusse, B. Waitier – *Le vitamine* – Centro studi Roche)

Quale delle seguenti affermazioni non è deducibile dal testo?

- A) La presenza di vitamine è all'origine di alcune malattie carenziali
- B) Le vitamine sono sostanze organiche
- C) L'uomo è in grado di sintetizzare le vitamine
- D) Alcune vitamine hanno struttura chimica differente fra loro
- E) Non tutte le vitamine hanno struttura chimica simile a quella degli zuccheri

3. **"Fenomeno consistente nella riduzione del livello generale dei prezzi e nel conseguente aumento del potere d'acquisto della moneta, generalmente determinati da una riduzione della quantità di moneta in circolazione rispetto al reddito prodotto: si tratta di un fenomeno indesiderato manifestatosi generalmente associato a una riduzione dell'attività economica."**

Enciclopedia Treccani

A quale dei seguenti termini si riferisce la definizione sopra riportata?

- A) deflazione
- B) inflazione
- C) stagnazione
- D) recessione
- E) nessuna delle altre proposte è corretta

4. **Accanto a ciascuna riflessione sui testi biblici, è stato inserito il riferimento a una vicenda storica, contemporanea o vicina al nostro tempo. [.....] Persino nel nostro tempo molte altre figure potrebbero essere riconosciute capaci di profezia: sono uomini e donne, anche decisamente estranei alla comunità ecclesiale, che sanno ascoltare le parole di speranza delle Scritture, pur senza chiamarle “sacre”; che sanno riconoscere la Via che conduce al bene dell’umanità senza chiamarla “salvezza”; che spendono la loro vita per accompagnare gli altri alla pienezza di sé e del dono in loro seminato, anche senza appellarsi all’etica che sgorga dall’esperienza cristiana; che incarnano con convinzione e dedizione la ricchezza che noi conosciamo dalla Buona Notizia di Gesù, magari anche senza riferirci o conoscerla.**

Orazio Antoniazzi – *Lo Spirito come il Vento soffia dove vuole* – Centro Ambrosiano

Quale delle seguenti deduzioni ricavate dalla lettura del testo è corretta?

- A) Gli uomini e le donne riconosciuti capaci di profezia accompagnano gli altri alla pienezza di sé
- B) Gli uomini e le donne riconosciuti capaci di profezia sono esclusivamente persone estranee alla comunità ecclesiale
- C) Gli uomini e le donne riconosciuti capaci di profezia ritengono “sacre” le parole di speranza delle Scritture
- D) Gli uomini e le donne riconosciuti capaci di profezia si appellano unicamente all’esperienza cristiana
- E) Gli uomini e le donne riconosciuti capaci di profezia reputano che l’unica salvezza sia la Via che conduce al bene dell’umanità

Test di Ragionamento logico e problemi

5. **Siano *A*, *B*, *C* tre enunciati. La proposizione $((A \wedge B) \wedge \neg C)$ risulta vera se:**
- A) *A* e *B* sono vere e *C* è falsa
 - B) *A*, *B* e *C* sono vere
 - C) *A* è vera, *B* e *C* sono false
 - D) *A* e *C* sono vere e *B* è falsa
 - E) *A* è falsa, *B* e *C* sono vere
6. **Tutti gli innamorati sono felici. Chi è felice sorride. Roberto è felice. Se le precedenti osservazioni sono vere, quale delle seguenti deduzioni è certamente non corretta?**
- A) Chi è felice è innamorato.
 - B) Roberto sorride.
 - C) Chi è innamorato sorride.
 - D) Non è detto che Roberto sia innamorato.
 - E) Roberto è felice.
7. **La casa di Andrea ha un’estensione che supera di 42 metri quadri la metà della superficie complessiva delle case di Benedetto e Cesare. Indicando con *A*, *B* e *C* rispettivamente l’estensione in metri quadri delle case di Andrea, Benedetto e Cesare, quale delle seguenti uguaglianze è corretta?**
- A) $A - 42 = (B + C)/2$
 - B) $A + 42 = (B + C)/2$
 - C) $A = 42 + 2(B + C)$
 - D) $A = (42 + B + C)/2$
 - E) $A + 42 = 2(B + C)$

8. Dopo la scuola, Andrea ha sempre molta fame e si ferma in una panetteria. Quando compra due focacce ripiene ed una pasta spende 8 €, quando compra una focaccia ripiena e due paste spende 7 €. Oggi ha comprato soltanto una focaccia ripiena ed una pasta, quanto ha speso?
- A) 5 €
 - B) 6 €
 - C) 4 €
 - D) 4,50 €
 - E) 5,50 €
9. Un pendolare per andare al lavoro prende il treno in direzione nord. All'andata, la mattina, si siede rivolto nella stessa direzione di marcia del treno con il finestrino direttamente alla sua sinistra. Al ritorno, la sera, si siede rivolto nella direzione di marcia contraria a quella del treno con il finestrino direttamente alla sua destra. Quale delle seguenti affermazioni è corretta?
- A) Al ritorno, la sera, il pendolare si siede accanto ad un finestrino rivolto ad est
 - B) I finestrini accanto ai quali il pendolare si siede sono sempre rivolti verso lo stesso punto cardinale sia nel viaggio di andata che in quello di ritorno
 - C) Nel viaggio di andata ed in quello di ritorno, il pendolare è rivolto verso punti cardinali diversi
 - D) All'andata, la mattina, il pendolare si siede accanto ad un finestrino rivolto ad est
 - E) Al ritorno, la sera, il pendolare si siede rivolto a sud

Test di Biologia

10. Viene definito eterozigote per un determinato carattere:
- A) un organismo che per un dato gene, presenta alleli diversi su cromosomi omologhi
 - B) il gamete portatore del cromosoma Y
 - C) un organismo che per un dato gene, presenta alleli identici su cromosomi omologhi
 - D) lo zigote maschile
 - E) più forme dello stesso zigote
11. Quale delle seguenti affermazioni riferite alla catena di trasporto degli elettroni nei mitocondri NON è corretta?
- A) Gli elettroni, lungo la catena di trasporto, incrementano ad ogni passaggio la loro energia libera
 - B) L'accettore finale degli elettroni è l'ossigeno
 - C) I trasportatori accettando e cedendo elettroni si alternano tra uno stato ridotto e uno ossidato
 - D) I trasportatori di elettroni sono associati alla membrana interna dei mitocondri
 - E) Gli elettroni trasportati lungo la catena provengono da molecole di NADH e FADH₂
12. A quale classe appartengono gli enzimi responsabili del legame tra due molecole?
- A) ligasi
 - B) idrolasi
 - C) transferasi
 - D) ossidoreduttasi
 - E) liasi

13. La secrezione del glucagone è regolata da:

- A) livelli di glucosio ematico
- B) ipotalamo
- C) tiroide
- D) variazioni del pH del sangue
- E) livelli di adrenalina

14. Il lattosio è:

- A) un disaccaride la cui idrolisi produce galattosio e glucosio
- B) un monosaccaride
- C) un disaccaride la cui idrolisi produce fruttosio e glucosio
- D) un polisaccaride
- E) una glicoproteina

15. Che cos'è il colesterolo?

- A) Un lipide con struttura tetraciclica
- B) Un glicolipide con struttura lineare
- C) Un trigliceride
- D) Un acido grasso saturo
- E) Una lipoproteina

16. Una anomalia in cui è presente un cromosoma in più o uno in meno rispetto al normale è detta:

- A) aneuploidia
- B) trisomia
- C) monosomia
- D) cariotipo
- E) traslocazione

17. Qual è il nome del processo mediante il quale le molecole fluiscono da un'area di maggiore concentrazione a una di minore concentrazione?

- A) Diffusione
- B) Trasfusione
- C) Respirazione
- D) Dialisi
- E) Trasporto attivo primario

18. La porzione del cromosoma metafaseico che tiene uniti i cromatidi fratelli è:

- A) il centromero
- B) il sarcomero
- C) il chiasma
- D) il centriolo
- E) il telomero

19. Quale delle seguenti affermazioni riguardante il fenomeno della inattivazione di un cromosoma X nelle cellule femminili dei mammiferi è corretta?

- A) Generalmente, per i geni associati all'X, nei tessuti femminili 1/2 delle cellule esprimono gli alleli paterni e 1/2 quelli materni
- B) Le cellule femminili esprimono una quantità doppia dei prodotti genici associati all'X delle cellule maschili
- C) Il corpo di Barr presente nei nuclei interfaseici rappresenta il cromosoma X inattivo ed è presente nelle cellule somatiche sia maschili che femminili
- D) Il numero dei corpi di Barr presenti nelle cellule somatiche femminili è uguale al numero delle X presenti nella cellula
- E) Nelle cellule somatiche femminili è presente un solo cromosoma X per cellula

20. Che cosa sono le coronarie?

- A) Arterie che irrorano e nutrono il cuore
- B) Arterie che portano il sangue ossigenato al cervello
- C) Cellule che circondano gli assoni dei neuroni motori
- D) Cellule del sistema nervoso che provvedono al supporto e protezione dei neuroni
- E) Fibre del sistema di conduzione del cuore

21. Che cos'è la bradicardia?

- A) Una frequenza cardiaca al di sotto della norma
- B) Un'alterazione del miocardio che lo rende più piccolo del normale
- C) Un valore della pressione diastolica inferiore a 60 mmHg
- D) Un'anomalia delle valvole atrioventricolari
- E) Una gittata cardiaca inferiore a 5L/min

22. La produzione di quale sostanza può essere compromessa da una patologia che interessi il pancreas endocrino?

- A) Insulina
- B) Gastrina
- C) Istamina
- D) Adrenalina
- E) Ossitocina

23. In quale tessuto gli elementi cellulari sono chiamati condrociti?

- A) Cartilagineo
- B) Connettivo denso
- C) Muscolare cardiaco
- D) Osseo spugnoso
- E) Epiteliale ghiandolare

24. Cosa si intende per "struttura secondaria" di una proteina?

- A) La conformazione della catena polipeptidica in regioni ad alfa-elica o a foglietto beta
- B) La forma che assume appena dopo la sintesi
- C) La sua sequenza di nucleotidi
- D) La sua sequenza di amminoacidi
- E) Il numero di subunità di cui è composta la proteina attiva

25. Il codice genetico:

- A) è composto da 64 codoni, di cui tre di STOP
- B) è composto da 64 codoni codificanti per amminoacidi
- C) è composto da 64 codoni, ognuno dei quali codificante per un amminoacido diverso
- D) è diverso da un organismo all'altro
- E) negli eucarioti è costituito da DNA, mentre nei virus da RNA

26. Il promotore:

- A) è una sequenza di DNA necessaria per regolare la trascrizione di un gene
- B) è una sequenza di RNA necessaria per attivare la trascrizione di un gene
- C) è una sequenza di RNA necessaria per attivare la traduzione
- D) è il sito di inizio della trascrizione di un gene
- E) è un fattore proteico necessario per attivare la trascrizione di un gene

27. I virus:

- A) possono avere genoma a DNA o a RNA
- B) possono replicarsi al di fuori delle cellule ospiti
- C) sono i più piccoli organismi viventi
- D) non infettano le cellule vegetali
- E) uccidono sempre le cellule che infettano

28. Quale delle seguenti affermazioni NON è corretta?

- A) I glicolipidi sono i principali costituenti delle membrane cellulari
- B) Il glicerolo è un composto organico che contiene tre gruppi ossidrilici
- C) Il glicogeno è un polisaccaride con funzione di riserva energetica
- D) La gliceraldeide è un carboidrato a tre atomi di carbonio
- E) Il glifosato è una sostanza ad azione diserbante

29. Quale delle seguenti molecole NON è un polimero?

- A) Desossiribosio
- B) tRNA
- C) Insulina
- D) Amido
- E) Chitina

30. Quale delle seguenti affermazioni è corretta?

- A) Gli amminoacidi cisteina e metionina contengono un atomo di zolfo
- B) Gli amminoacidi essenziali per l'uomo sono 20
- C) L'amminoacido con cui inizia la sintesi di una proteina è sempre l'arginina
- D) Tutti gli amminoacidi hanno catene laterali polari
- E) Tutti gli amminoacidi possiedono un atomo di carbonio asimmetrico

31. Quale delle seguenti affermazioni riferite ai carboidrati è corretta?

- A) La gliceraldeide è un monosaccaride che contiene tre atomi di carbonio
- B) Tutti i carboidrati contengono carbonio, ossigeno, idrogeno e azoto
- C) I carboidrati presenti negli organismi vegetali hanno solo funzione strutturale
- D) Ribosio e desossiribosio sono zuccheri a sei atomi di carbonio
- E) Il galattosio è un disaccaride formato dall'unione di una molecola di glucosio e una di lattosio

32. Che cos'è il collagene, la molecola più presente nella matrice extracellulare della maggior parte delle cellule animali?

- A) Una proteina
- B) Uno steroide
- C) Un trigliceride
- D) Un polisaccaride
- E) Un glicolipide

Test di Chimica

33. Quale delle seguenti sequenze mette correttamente in ordine di ossigenazione crescente i composti organici citati?

- A) Alcol, aldeide, acido carbossilico
- B) Alcol, acido carbossilico, aldeide
- C) Aldeide, alcol, acido carbossilico
- D) Aldeide, acido carbossilico, alcol
- E) Acido carbossilico, alcol, aldeide

34. Qual è la formula bruta di un alcano avente n atomi di carbonio?

- A) C_nH_{2n+2}
- B) C_nH_{2n}
- C) C_nH_{2n-2}
- D) C_nH_{n+2}
- E) C_nH_n

35. Il benzene è:

- A) un idrocarburo aromatico con 6 atomi di carbonio
- B) un idrocarburo saturo con 6 atomi di carbonio
- C) un idrocarburo aromatico con 5 atomi di carbonio
- D) un idrocarburo non aromatico con 6 atomi di carbonio
- E) un composto aromatico non idrocarburo con 6 atomi di carbonio

36. In base alla teoria di Lewis, una base è una sostanza in grado di:

- A) donare un doppietto elettronico non condiviso
- B) accettare un doppietto elettronico non condiviso
- C) donare un elettrone
- D) accettare un elettrone
- E) formare un legame ionico

37. Il punto triplo di una sostanza è un particolare stato termodinamico determinato da valori di pressione e temperatura in corrispondenza del quale:

- A) gli stati solido, liquido e vapore coesistono in equilibrio
- B) avviene la sublimazione
- C) non è possibile liquefare la sostanza allo stato gassoso per semplice compressione
- D) in presenza di vapore il solido galleggia sul liquido
- E) la sostanza ha la massima densità

38. Quale tra i seguenti elementi chimici è un metallo alcalino-terroso?

- A) Bario
- B) Boro
- C) Potassio
- D) Litio
- E) Zolfo

39. Un acido forte solubilizzato in acqua:

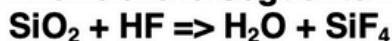
- A) si dissocia completamente
- B) si dissocia solo parzialmente
- C) è completamente indissociato
- D) ha una costante di dissociazione acida K_a molto piccola
- E) produce una soluzione con $pH > 7$

40. $CH_3-CH_2-NH-CH_2-CH_3$

- A) È una amina secondaria
- B) È una amina primaria
- C) È una amina terziaria
- D) È una amide
- E) È un azide

41. Il fenolo:

- A) È un acido debole
- B) È una base debole
- C) È un idrocarburo aromatico e pertanto neutro
- D) È un idrocarburo aromatico a 5 atomi di carbonio
- E) È un idrocarburo aromatico che contiene un gruppo aldeidico

42. Bilanciare la seguente reazione:

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

43. ZnO in soluzione acquosa:

- A) si comporta da base a pH acido ed acido a pH basico
- B) si comporta da acido a pH acido e base a pH basico
- C) si comporta da base sia a pH acido che a pH basico
- D) si comporta da acido sia a pH acido che a pH basico
- E) non dà reazioni acido-base

44. Un esempio di acido è:

- A) HClO
- B) KOH
- C) NaCl
- D) NaOH
- E) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

45. Quanti isomeri strutturali della molecola $\text{C}_4\text{H}_9\text{Br}$ esistono?

- A) 4
- B) 2
- C) 3
- D) 5
- E) 6

46. Se una soluzione acquosa di H_2SO_4 ha una molarità 2 M, qual è la sua normalità?

- A) 4 N
- B) 2 N
- C) 1 N
- D) 3 N
- E) 6 N

47. Quale dei seguenti composti ha il nome tradizionale di anidride clorica?

- A) Cl_2O_5
- B) Cl_2O_7
- C) Cl_2O
- D) Cl_2O_3
- E) ClO_3

Test di Fisica e Matematica

48. Le soluzioni della disequazione $\frac{(x^2 + 4)(x - 3)^2}{(x - 1)} \geq 0$ sono i numeri reali x tali che:

- A) $x > 1$
- B) $1 < x \leq 3$
- C) $x \geq 3$
- D) $x \leq -2$ o $2 < x \leq 3$
- E) Nessuna delle altre risposte è corretta

49. L'equazione $x^3 - 2x^2 - x - 6 = 0$ ha tra le sue soluzioni:

- A) 3
- B) -1
- C) 1
- D) -3
- E) Nessuna delle altre risposte è corretta

50. Il numero $(2)^{3/4}$ è uguale a:

- A) $\sqrt[4]{2^3}$
- B) $\sqrt[3]{2^4}$
- C) 16^3
- D) $2^3\sqrt{2}$
- E) 8^3

51. La conica di equazione $2x^2 + 2y^2 - 3x - 4y - 6 = 0$ è:

- A) una circonferenza
- B) una parabola
- C) una ellisse, che non è una circonferenza
- D) una iperbole
- E) una coppia di rette

52. Il numero decimale periodico $2,\overline{95}$ è uguale a:

- A) 293/99
- B) 295/99
- C) 293/90
- D) 295/90
- E) 293/9

53. Lanciando due volte un dado a sei facce qual è la probabilità che in almeno un lancio si ottenga un 5 o un 6?

- A) 20/36
- B) 24/36
- C) 22/36
- D) 11/36
- E) 12/36

- 54. Come si chiama il passaggio diretto di una sostanza dallo stato solido a quello aeriforme?**
- A) Sublimazione
 - B) Evaporazione
 - C) Condensazione
 - D) Fusione
 - E) Brinamento
- 55. Quale fra le seguenti NON è una caratteristica di un gas ideale?**
- A) È costituito da molecole distinguibili l'una dall'altra
 - B) È costituito da molecole puntiformi, cioè di volume trascurabile
 - C) Gli urti tra molecole del gas e le pareti del recipiente sono elastici
 - D) Tra le molecole del gas non si esercitano forze di interazione a distanza
 - E) Il moto delle molecole è disordinato e le loro velocità sono distribuite casualmente in ogni direzione
- 56. Dato un filo di rame percorso da corrente, che succede a un ago magnetico posto vicino a esso?**
- A) Si orienta nella direzione del campo magnetico generato dal filo
 - B) Si orienta in direzione perpendicolare al campo magnetico generato dal filo
 - C) Rimane fermo
 - D) Si orienta nella direzione del campo magnetico terrestre
 - E) Si dispone lungo il filo
- 57. Su quale legge fisica si basa il principio di funzionamento del trasformatore di tensione?**
- A) Legge di Faraday
 - B) Teorema di Gauss
 - C) Legge di Coulomb
 - D) Leggi di Kirchhoff
 - E) Leggi di Ohm
- 58. La traiettoria di un punto materiale si definisce come:**
- A) il luogo dei punti occupati dal punto materiale durante il suo moto
 - B) la legge che fornisce la posizione del punto materiale in funzione del tempo
 - C) il segmento che unisce la posizione iniziale e finale del punto materiale
 - D) la curva che descrive l'andamento della velocità nel tempo
 - E) la pendenza del grafico orario
- 59. Quale è l'accelerazione media di una Ferrari SF90 che scatta da 0 alla velocità di 100 km/h in 2.5 s?**
- A) circa 11 m/s^2
 - B) circa 40 m/s^2
 - C) circa 16 m/s^2
 - D) circa $9,8 \text{ m/s}^2$
 - E) circa -40 m/s^2
- 60. Un corpo di volume V viene immerso in un liquido. Se il corpo affonda, quale delle seguenti relazioni che legano il peso specifico del corpo P_C al peso specifico del liquido P_L è corretta?**
- A) $P_C > P_L$
 - B) $P_C < P_L$
 - C) $P_C = P_L$
 - D) $9,81 \cdot P_C = P_L$
 - E) $V \cdot P_C = P_L$

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

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

AMMISSIONE ALL'UNIVERSITÀ

UnidTest propone un'offerta formativa ed editoriale completa e specifica per la preparazione ai Test universitari.

Perché sceglierci?

Scegliere UnidTest significa affidarsi a professionisti **specializzati** nella didattica. La nostra offerta prevede la **costituzione di corsi** in tre differenti modalità: in aula, online e in diretta eLearning.

Iscriviti in anticipo con noi per la preparazione al Test di Ammissione 2023.

Iscrizioni aperte per il TOLC Medicina [qui](#)



Per ulteriori informazioni:



800 788 884



info@uniformazione.com



[unidtest](#)



[UnidTest](#)

unidTest

La chiave per il numero chiuso

*Campione basato sui feedback dei partecipanti

Soluzioni e Commenti

Test di competenze di lettura e conoscenze acquisite negli studi

1. La frase "Don Abbondio non era nato con un cuor di leone" è un esempio di litote.

Litote: Una figura retorica che consiste nel dire qualcosa di meno per intendere di più, spesso utilizzando una negazione per attenuare l'affermazione. In questo caso, la frase significa che Don Abbondio era codardo, ma viene espressa in modo attenuato dicendo che non era coraggioso come un leone.

Le altre opzioni possono essere spiegate come segue:

Antifrase: Consiste nell'usare una parola o una frase in senso opposto a quello letterale, spesso in modo ironico. Non è applicabile in questo caso.

Metafora: Una figura retorica che consiste nel traslare il significato di una parola o di una frase a un contesto diverso da quello usuale, senza usare "come". Ad esempio, "Don Abbondio era un leone" sarebbe una metafora.

Metonimia: Una figura retorica che consiste nel sostituire un termine con un altro che ha con il primo una relazione logica di contiguità. Ad esempio, "leggere Shakespeare" invece di "leggere le opere di Shakespeare". Non è il caso della frase in questione.

Ossimoro: Una figura retorica che consiste nell'accostamento di due termini contraddittori, come "silenzio assordante". Non è il caso della frase in questione.

Quindi, la risposta corretta è: A) una litote.

2. Dal testo fornito, possiamo dedurre le seguenti affermazioni:

B) Le vitamine sono sostanze organiche. C) L'uomo è in grado di sintetizzare le vitamine. D) Alcune vitamine hanno struttura chimica differente fra loro. E) Non tutte le vitamine hanno struttura chimica simile a quella degli zuccheri.

Per identificare l'affermazione che non è deducibile dal testo, dobbiamo analizzare ciascuna affermazione in relazione alle informazioni presenti:

A) La presenza di vitamine è all'origine di alcune malattie carenziali: Questa affermazione non è corretta. Dal testo si deduce che è l'assenza di vitamine a causare le malattie carenziali, non la loro presenza.

B) Le vitamine sono sostanze organiche: Il testo afferma chiaramente che le vitamine sono sostanze organiche.

C) L'uomo è in grado di sintetizzare le vitamine: Il testo afferma il contrario, cioè che l'uomo non può sintetizzare le vitamine in quantità sufficiente e deve ottenerle dall'alimentazione.

D) Alcune vitamine hanno struttura chimica differente fra loro: Il testo indica che le vitamine costituiscono un gruppo chimicamente eterogeneo, quindi questa affermazione è deducibile.

E) Non tutte le vitamine hanno struttura chimica simile a quella degli zuccheri: Il testo afferma che alcune vitamine hanno strutture simili a quelle di altri composti, ma non tutte, confermando che non tutte le vitamine somigliano agli zuccheri.

Quindi, la risposta corretta è:

A) La presenza di vitamine è all'origine di alcune malattie carenziali.

3. La definizione riportata descrive chiaramente il fenomeno della deflazione, che è caratterizzato dalla riduzione del livello generale dei prezzi e dall'aumento del potere d'acquisto della moneta, generalmente determinati da una riduzione della quantità di moneta in circolazione rispetto al reddito prodotto, ed è spesso associata a una riduzione dell'attività economica.

Quindi, la risposta corretta è: A) deflazione.

4. Nel testo fornito, l'autore riflette su come esistano uomini e donne contemporanei, anche estranei alla comunità ecclesiale, che incarnano valori simili a quelli delle Scritture. Ecco un'analisi dettagliata delle informazioni chiave presenti nel testo:

1. Capacità di profezia: Il testo afferma che molte persone oggi possono essere considerate capaci di profezia. Queste persone:
 - Sanno ascoltare le parole di speranza delle Scritture, pur senza chiamarle "sacre".
 - Riconoscono la Via che conduce al bene dell'umanità senza chiamarla "salvezza".
 - Spendono la loro vita per accompagnare gli altri alla pienezza di sé e del dono in loro seminato, anche senza appellarsi all'etica cristiana.
2. Estraneità alla comunità ecclesiale: Il testo specifica che queste persone possono essere estranee alla comunità ecclesiale. Nonostante ciò, incarnano con convinzione e dedizione la ricchezza dei valori che noi conosciamo dalla Buona Notizia di Gesù.
3. Dedicazione e convinzione: Queste persone, anche se non si riferiscono o non conoscono la Buona Notizia di Gesù, mostrano una convinzione e dedizione che riflettono i valori cristiani.

Alla luce di questi punti, la deduzione corretta è:

E) Gli uomini e le donne riconosciuti capaci di profezia accompagnano gli altri alla pienezza. Questa deduzione è corretta perché riassume l'idea principale del testo: le persone che sono considerate capaci di profezia, anche se non fanno parte della comunità ecclesiale e non usano il linguaggio religioso tradizionale, lavorano per il bene dell'umanità e aiutano gli altri a raggiungere la pienezza di sé. Questo è il cuore del messaggio del testo di Orazio Antoniazzi.

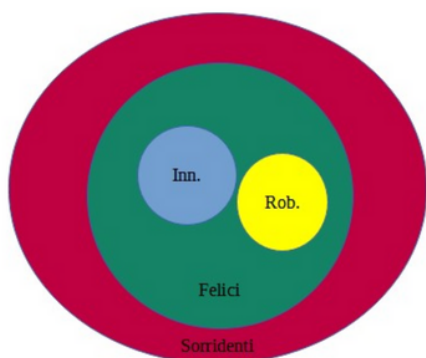
Test Ragionamento logico e problemi

5. È possibile ragionare senza usare la tavola di verità, ragionando solo sui connettivi logici, infatti, $A \text{ AND } B$ risulta verificata se e solo se sono entrambe vere A e B. Questo esclude già le risposte C e D.

A questo punto, dovendo fare un'ulteriore congiunzione, affinché sia vera la proposizione presentata dal quesito deve essere vera "non C", e ciò si ha solo quando C è falsa e A e B sono contemporaneamente vere.

A	B	A e B	C	Non C	((A e B) e non C)
V	V	V	F	V	V
V	F	F	V o F	V o F	F
F	V	F	V o F	V o F	F
F	F	F	V o F	V o F	F

6. Svolgiamo il diagramma di Eulero Venn.



Cerchiamo tra le opzioni la NON CORRETTA. Analizzando il diagramma possiamo concludere che:

B) Roberto sorride.

C) Chi è innamorato sorride.

D) Non è detto che Roberto sia innamorato.

E) Roberto è felice.

ma non possiamo assolutamente asserire che

A) Chi è felice è innamorato.

Sappiamo che tutti quelli innamorati sono felici ma non viceversa.

7. L'equazione risolvibile il problema è la seguente:

$$A = 42 + \frac{B + C}{2}$$

da cui si ottiene la risposta:

$$A - 42 = \frac{B + C}{2}$$

8. Indicando con F il numero di focacce e con P il numero di paste, le due equazioni che devono essere soddisfatte contemporaneamente fanno parte di questo sistema di due equazioni in due incognite:

$$\begin{cases} 2F + P = 8 \\ F + 2P = 7 \end{cases}$$

Il dato da ottenere è il costo di una focaccia e una pasta, quindi siamo interessati a $F + P$. Osserviamo che sommando le due equazioni membro a membro, si ottiene:

$$3F + 3P = 15.$$

Dividendo tutto per 3: $F + P = 5$.

Questa è proprio la richiesta del quesito.

9. Il testo riporta che all'andata il passeggero viaggia sul treno in direzione Nord, sedendosi in modo che il finestrino sia alla sua sinistra, se ne deduce che a sinistra osserva il paesaggio verso ovest.

Al ritorno (in direzione opposta a quella dell'andata) il treno viaggia in direzione Sud, ma il testo ci dice che il passeggero si siede in direzione contraria, quindi alle sue spalle ci sarà il Sud e davanti a lui il Nord. Se il finestrino si trova alla sua destra il pendolare si siede accanto ad un finestrino rivolto a Est. Dunque Al ritorno, la sera, il pendolare si siede accanto ad un finestrino rivolto ad est.

Test Biologia

10. Un allele è una delle due forme alternative che un gene può assumere nel medesimo locus cromosomico.

Un individuo si dice eterozigote per un determinato carattere se ha due alleli diversi, tipicamente uno dominante e uno recessivo, ognuno localizzato su uno dei due cromosomi omologhi.

11. La catena di trasporto degli elettroni fa parte della respirazione cellulare e consiste, come suggerisce il nome, nel trasporto degli elettroni da un complesso proteico all'altro.

Il significato funzionale di questo trasporto è la dissipazione dell'energia accumulata, necessaria per trasportare contro gradiente i protoni verso lo spazio intermembrana. I protoni, da qui, attraversano nuovamente la membrana mitocondriale interna, secondo gradiente, attraverso il canale rappresentato dalla ATPsintasi, e ciò consente la sintesi di ATP.

Ciò che si verifica, quindi, è che gli elettroni via via diminuiscono ad ogni passaggio la loro energia.

12. Gli enzimi sono suddivisi in classi in base alle funzioni specifiche.

Le ossidoreduttasi sono coinvolte in reazioni di ossido-riduzione.

Le idrolasi sono coinvolte in reazioni di idrolisi, mentre le liasi catalizzano la rottura di diversi legami chimici attraverso processi differenti dall'idrolisi e dalla ossidazione.

Le transferasi sono coinvolte in reazioni di trasferimento di atomi o gruppi di atomi.

Le ligasi, invece, come suggerisce il nome, sono coinvolte nella formazione di un legame tra le molecole.

13. Il glucagone è un ormone prodotto dalle cellule alfa presenti nel pancreas. La sua secrezione è regolata dal livello di glucosio ematico (glicemia). La sua principale funzione è quella di aumentare la glicemia, in risposta ad un basso livello di glucosio ematico.

14. Il lattosio è un disaccaride, costituito da una molecola di glucosio e una di galattosio.

15. Il colesterolo è un lipide, ma non è né un glicolipide, né un trigliceride e nemmeno un acido grasso saturo.

Si tratta di una molecola appartenente alla classe degli steridi e che possiede 4 anelli condensati, pertanto ha una struttura tetraciclica).

16. Le anomalie numeriche dei cromosomi possono essere suddivise in aneuploidie e in euploidie. Queste ultime riguardano tutto il corredo cromosomico e si trovano frequentemente nei vegetali.

Quando un cromosoma è presente in quantità diversa da 2, si parla di aneuploidia. Tipico caso è la sindrome di Down, caratterizzata dalla presenza di un cromosoma 21 in più (trisomia del 21).

17. Questo processo è noto con il nome di diffusione, ed è un classico esempio di trasporto che non richiede energia, e si tratta quindi di un trasporto passivo, utilizzato dalle cellule per trasferire, secondo gradiente, molecole da un lato all'altro della membrana, mediante diffusione semplice, nel caso di molecole polari, o mediante diffusione facilitata da proteine, nel caso di ioni o molecole polari.

18. Tra le risposte sono presenti alcuni termini che non sono riferibili ai cromosomi, ovvero sarcomero e centriolo.

Il chiasma è il punto in cui due cromosomi omologhi formano una sinapsi durante la meiosi, il telomero è la parte terminale di un cromosoma. La risposta corretta è: il centromero.

19. L'inattivazione del cromosoma X è un processo fisiologico che interessa tutte le cellule diploidi di mammifero di sesso femminile, e consiste nella disattivazione di uno dei due cromosomi X. Tale forma inattivata è spesso visibile sotto forma di corpo di Barr. Il cromosoma da inattivare viene scelto a caso fra i due disponibili.

È possibile procedere per esclusione, dal momento che non sono coinvolte cellule maschili.

Inoltre, il numero dei corpi di Barr presenti nelle cellule somatiche femminili è uguale a 1 e nelle cellule somatiche femminili sono presenti due cromosomi X per cellula.

20. Le coronarie sono arterie che originano dall'aorta e portano sangue ricco di ossigeno al muscolo cardiaco. Pertanto la risposta corretta è che le coronarie sono arterie che irrorano e nutrono il cuore.

21. Si tratta del fenomeno inverso rispetto alla tachicardia, pertanto è una frequenza cardiaca al di sotto della norma.

24. Le proteine sono costituite da amminoacidi, e in base alla sequenza di amminoacidi e alla struttura tridimensionale, possiamo distinguere una struttura primaria, secondaria, terziaria e quaternaria.

La struttura primaria è semplicemente la sequenza di aminoacidi presenti nella catena polipeptidica.

La struttura secondaria delle proteine è costituita da modifiche della struttura dovuta alla presenza di legami a idrogeno tra i gruppi peptidici, portando alla formazione di alfa-eliche o foglietti beta.

La struttura terziaria è la struttura tridimensionale attiva delle proteine.

La struttura quaternaria non è sempre presente nelle proteine ed è tipica delle proteine complesse formate da più subunità.

25. Il codice genetico è formato da triplette di basi, dette codoni, ognuna delle quali codifica per un aminoacido.

In totale, essendoci 4 basi disposte in triplette con possibilità di ripetizioni, ci sono $4^3 = 64$ combinazioni possibili.

61 codoni codificano per aminoacidi, mentre tre codoni (UAA, UAG, UGA) sono detti codoni di stop, ed hanno il significato funzionale di fungere da segnali per la terminazione della traduzione.

26. Il promotore è una regione di DNA sulla quale si posiziona il complesso di trascrizione, costituito da RNA polimerasi e altri fattori di trascrizione, allo scopo di iniziare la trascrizione di un gene.

27. Un virus è una struttura costituita da proteine e da un acido nucleico, che può essere DNA o RNA. Per questo motivo la risposta è che: un virus può essere dotato di un genoma a DNA o a RNA.

28. È abbastanza immediato giungere alla conclusione in quanto è noto che i principali costituenti delle membrane cellulari sono i fosfolipidi e non i glicolipidi. Pertanto l'affermazione non corretta è: i glicolipidi sono i principali costituenti delle membrane cellulari.

29. I polimeri presenti negli organismi viventi appartengono a queste categorie di macromolecole: carboidrati (polisaccaridi), proteine e acidi nucleici.

Il tRNA è un acido nucleico, l'insulina è una proteina, mentre amido e chitina sono polisaccaridi.

Il desossiribosio è un monosaccaride costituente degli acidi nucleici, nello specifico è un costituente dei desossiribonucleotidi, unità di base dell'acido nucleico DNA.

30. Gli amminoacidi costituenti delle proteine è 20, ma di questi non tutti sono essenziali. L'affermazione corretta è che gli amminoacidi cisteina e metionina contengono zolfo.

L'amminoacido con cui inizia la sintesi di una proteina è sempre la metionina. Non tutti gli amminoacidi hanno catene laterali polari, e non tutti gli amminoacidi possiedono un atomo di carbonio asimmetrico, in quanto la glicina presenta due atomi di idrogeno legati al carbonio alfa. La glicina è l'unico amminoacido che non presenta un atomo di carbonio asimmetrico.

31. Possiamo ragionare per esclusione.

Tutti i carboidrati contengono carbonio, ossigeno, idrogeno e azoto: è falso perché l'azoto non è presente in tutti i carboidrati.

I carboidrati presenti negli organismi vegetali hanno solo funzione strutturale: è falso perché l'amido ha funzione di riserva di glucosio.

Ribosio e desossiribosio sono zuccheri a cinque atomi di carbonio.

Il galattosio è un monosaccaride che, unendosi a una molecola di glucosio dà origine al disaccaride lattosio.

32. Il collagene è una proteina abbondante nei tessuti connettivi.

Test Chimica

33. Nei composti organici l'ossidazione aumenta all'aumentare del numero di legami carbonio-ossigeno.

Un alcol forma un solo legame tra carbonio e ossigeno, un'aldeide forma un doppio legame tra carbonio e ossigeno, e un acido carbossilico forma tre legami tra carbonio e ossigeno, uno doppio a livello del gruppo carbossilico, e uno singolo.

34. La formula bruta di un alcano è C_nH_{2n+2} .

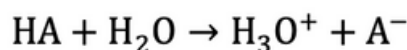
35. Il benzene è un idrocarburo aromatico, formato da 6 atomi di carbonio e 6 atomi di idrogeno.

36. Secondo la teoria di Lewis una base è una sostanza nella quale è presente un atomo che può donare un doppietto elettronico non condiviso o solitario. Il termine più corretto, suggerito dalla IUPAC, è "coppia di elettroni non leganti".

37. È possibile ragionare sul termine "triplo" e sul fatto che una sostanza può esistere in tre stati di aggregazione, solido, liquido, aeriforme. In effetti, il punto triplo è caratterizzato dalla presenza degli stati solido, liquido e vapore in equilibrio.

38. I metalli alcalino-terrosi appartengono al gruppo 2 della tavola periodica e sono berillio (Be), magnesio (Mg), calcio (Ca), stronzio (Sr), bario (Ba), radio (Ra). Pertanto la risposta è: bario.

39. La caratteristica degli acidi forti è che questi, in acqua, si ionizzano completamente. Un generico acido HA dà origine a questa reazione, in acqua:



La risposta è che un acido forte si dissocia completamente.

40. Il composto è un'ammina, poiché contiene un atomo di N legato a gruppi R, costituiti da atomi di carbonio. Non è una amide in quanto manca il gruppo carbossilico.

Le ammine primarie hanno un atomo di carbonio legato all'azoto, le ammine secondarie hanno due atomi di carbonio legati all'azoto, mentre le ammine terziarie ne hanno tre. Pertanto il composto è una ammina secondaria.

Altro modo per ricordare questo fatto: contare quanti atomi di idrogeno sono stati sostituiti rispetto al composto ammoniac (NH_3). Questo composto ha un idrogeno legato all'azoto, ne ha "persi" due, quindi è una ammina secondaria.

41. Il fenolo è un alcol aromatico, ovvero un anello benzenico legato a un gruppo OH, pertanto non è un idrocarburo. Il fenolo è un acido di Lewis perché può accettare una coppia di elettroni dopo aver perso un protone.

42. Le opzioni consentono di rispondere in modo immediato. Dobbiamo, infatti, cercare tra le sequenze presenti nelle opzioni, quella che presenta il primo numero uguale all'ultimo, in quanto per bilanciare il silicio, i coefficienti stechiometrici da porre davanti al silicio devono essere uguali. L'unica possibilità è rappresentata dalla sequenza: 1, 4, 2, 1.

43. L'ossido di zinco si comporta in modo anfotero: in soluzione acquosa si comporta da base se il pH della soluzione è acido, mentre si comporta da acido se il pH della soluzione è basico.

In ambiente acido, ZnO si comporta come una base, reagendo con H^+ per formare Zn^{2+} e acqua.

In ambiente basico si comporta da acido, reagendo con OH^- e acqua per formare $[\text{Zn}(\text{OH})_4]^{2-}$.

44. Un quesito molto semplice che richiede di conoscere le basi della nomenclatura. Tra le risposte sono presenti tre idrossidi, un sale binario e un ossiacido, l'acido ipocloroso, HClO . La risposta è: HClO .

45. La molecola può formare 4 isomeri strutturali perché il bromo può legarsi a diversi atomi di carbonio, ovvero al carbonio 1 nel caso del 1-bromobutano, al carbonio 2 nel caso del 2-bromobutano.

Per le regole di nomenclatura, un legame al carbonio 3 o 4 non è possibile, perché questi atomi di carbonio prenderebbero la numerazione 1 e 2, ricadendo nei due casi precedenti. Il bromo può però legarsi al carbonio 1 e al carbonio 2 di un propano che presenti come sostituyente anche un metile. In questo caso avremmo

l'1-bromo-1-metilpropano ($\text{CH}_2\text{BrCHCH}_3\text{CH}_3$) e il 2-bromo-1-metilpropano ($\text{CH}_3\text{CCH}_3\text{BrCH}_3$).

46. Si può ottenere la normalità direttamente dalla molarità utilizzando la relazione $N = M z$. Il parametro z rappresenta, nel caso degli acidi, il numero di atomi di idrogeno presenti nella molecola dell'acido.

Nel caso presentato dal quesito, $z = 2$, in quanto l'acido solforico ha due atomi di idrogeno, e la normalità è pari a $2 \times 2 = 4$.

47. Il quesito fa riferimento al caso particolare degli alogeni, nello specifico del cloro, che presentano 4 composti con l'ossigeno, che nella nomenclatura tradizionale prendono il nome di anidride ipoosa, anidride ...osa, anidride ...ica, anidride per....ica. Pertanto per il cloro, la serie è anidride ipoclorosa, anidride clorosa, anidride clorica, anidride perclorica. Dal momento che il cloro, nei composti con l'ossigeno, presenta numero di ossidazione +1, +3, +5 o +7, l'anidride clorica è quella in cui il cloro ha numero di ossidazione +5 e la formula è Cl_2O_5 .

Test Fisica e Matematica

48. È possibile ragionare senza svolgere troppi calcoli. La richiesta è: “quando quella frazione è positiva o nulla?”.

Una frazione è nulla se il numeratore è nullo, ed è positiva se numeratore e denominatore sono concordi, cioè hanno lo stesso segno.

A numeratore abbiamo un termine sempre positivo, $x^2 + 4$, e un termine che può essere positivo o nullo,

$(x - 3)^2$, e che si annulla solo se $x = 3$. Pertanto il numeratore si annulla per $x = 3$, altrimenti è positivo. Il segno della frazione, pertanto, dipende dal comportamento del denominatore, che è positivo per $x > 1$.

La soluzione, pertanto, è che la disequazione è verificata per $x > 1$.

49. In questo quesito basta sostituire alla x il valore presente in ciascuna opzione. A seguito della sostituzione, svolgendo i calcoli, la risposta corretta si ha quando si ottiene il valore 0.

Sostituendo 3 al posto della x si ha: $3^3 - 2 \cdot 3^2 - 3 - 6 = 27 - 18 - 3 - 6 = 0$.

La risposta è: 3.

50. Un radicale può essere espresso mediante un numero elevato ad una frazione e viceversa. Pertanto, ricordando le regole di conversione da potenza razionale a radicale, si ha che questo numero corrisponde alla radice quarta di 2^3 . Questo perché la relazione generale è:

$$a^{m/n} = \sqrt[n]{a^m}$$

Pertanto:

$$2^{3/4} = \sqrt[4]{2^3}$$

51. Una conica di equazione $x^2 + y^2 + ax + by + c = 0$ è una circonferenza. Anche se l'equazione fornita presenta il numero 2 come coefficiente di x^2 e y^2 , questo non è un problema, in quanto dividendo tutto per 2 si rientra nel caso generale, l'importante è il coefficiente di x^2 sia uguale a quello di y^2 .

52. Il numero presentato è un numero periodico semplice, ovvero presenta cifre decimali periodiche e non è presente un antiperiodo.

La frazione generatrice di un numero periodico semplice si ottiene scrivendo a numeratore il numero senza la virgola meno le cifre che precedono il periodo, e a denominatore tanti 9 quante sono le cifre del periodo:

$$\frac{295 - 2}{99} = \frac{293}{99}$$

53. Questo è un classico caso nel quale è più semplice calcolare la probabilità dell'evento complementare e poi determinare il risultato finale calcolando $1 -$ la probabilità dell'evento complementare.

Infatti, la probabilità che non si ottenga un 5 o un 6 è pari a $4/6$ per ogni lancio. Perciò, avendo due lanci, la probabilità "non si ottiene né un 5 né un 6 in due lanci" è pari a:

$$\frac{4}{6} \cdot \frac{4}{6} = \frac{16}{36}$$

La probabilità richiesta dal quesito sarà

$$1 - \frac{16}{36} = \frac{36}{36} - \frac{16}{36} = \frac{20}{36}$$

54. Quesito semplice sui passaggi di stato. Il passaggio da solido ad aeriforme è definito sublimazione.

55. Un gas ideale o perfetto possiede le seguenti caratteristiche:

- le molecole sono puntiformi cioè di volume trascurabile
- Gli urti tra molecole del gas e le pareti del recipiente sono elastici
- Tra le molecole del gas non si esercitano forze di interazione a distanza
- Il moto delle molecole è disordinato e le loro velocità sono distribuite casualmente in ogni direzione
- le molecole del gas sono identiche tra loro e indistinguibili.

Pertanto la caratteristica non corretta è: è costituito da molecole distinguibili l'una dall'altra

56. Un filo percorso da corrente genera intorno a sé un campo magnetico. L'ago magnetico verrà deviato orientandosi nella direzione del campo generato.

L'ago non si dispone perpendicolarmente al campo magnetico perché ciò aumenterebbe l'energia potenziale magnetica, invece di minimizzarla.

57. Il fenomeno in questione è l'induzione elettromagnetica, che matematicamente è descritta dalla legge di Faraday.

58. La traiettoria di un punto materiale è una linea che unisce tutte le posizioni occupate dal punto durante il moto, pertanto possiamo affermare che la traiettoria è il luogo dei punti occupati dal punto materiale durante il suo moto

59. La velocità, in metri al secondo, è circa 30 m/s. Infatti $100 : 3,6 = 27,777...$

Le risposte riportano tutte "circa...", pertanto possiamo permetterci di arrotondare la velocità a 30 m/s.

L'accelerazione media è definita come rapporto tra la variazione di velocità e il tempo in cui avviene tale variazione:

$$a \cong \frac{30}{2.5} \cong \frac{30}{5/2} \cong \frac{60}{5} \cong 12 \text{ m/s}^2$$

Abbiamo arrotondato la velocità a un numero maggiore di quello reale, pertanto l'accelerazione sarà inferiore a 12. La risposta corretta è circa 11, valore più vicino a 12 tra quelli presenti nelle opzioni.

60. Un corpo affonda in un fluido quando la sua densità è maggiore della densità del fluido nel quale è immerso.

Dal momento che il rapporto tra densità è uguale al rapporto tra pesi specifici, la risposta è: $P_C > P_L$.

I nostri CORSI

UnidTest propone un'offerta formativa ed editoriale completa e specifica per la preparazione ai Test universitari.

Sono disponibili sia **corsi in presenza**, attivi anche in modalità diretta eLearning, sia **corsi online** con lezioni on demand attive 24h su 24.

Corsi in aula

- Corsi in aula in 45 città
- Massimo 20 studenti per classe
- Trattazione teorica mirata e specifica
- Costanti simulazione ed esercitazioni
- Tecniche risolutive più efficaci

Corsi online

- Video lezioni teoriche e di metodo
- Quesiti risolti e commentati
- Approfondimenti specifici
- Mappe di riepilogo
- Tutoraggio online

Per ulteriori informazioni:



800 788 884



info@uniformazione.com



unidtest



UnidTest

uniTest

La chiave per il numero chiuso



I nostri **LIBRI**

La collana UnidTest comprende manuali di teoria, eserciziari commentati e raccolte di quiz per tutte le facoltà a numero chiuso.

In vendita su: www.libriunidtest.com e nelle migliori librerie.



Per ulteriori informazioni:



800 788 884



info@uniformazione.com



[unidtest](https://www.instagram.com/unidtest)



[UnidTest](https://www.facebook.com/UnidTest)

unidTest

La chiave per il numero chiuso

AMMISSIONE ALL'UNIVERSITA'

uniTest

la chiave per il numero chiuso

l'84%*
supera il test
* Campione basato sul feedback dei partecipanti.

UnidTest propone un'**offerta formativa ed editoriale completa e specifica** per la preparazione ai Test universitari.

Corsi e Libri per i Test Universitari

3 studenti su 5 non hanno superato i Test universitari
Risparmia tempo e denaro, scegli il corso che fa per te!



Corsi in aula

-20%
se ti iscrivi in anticipo

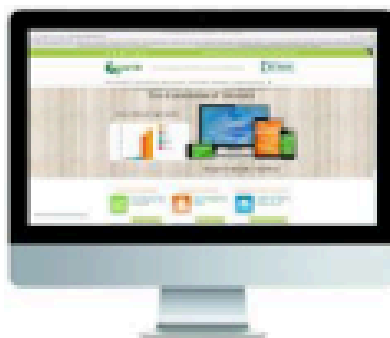
- Corsi in aula in 33 città
- Massimo 20 studenti per classe
- Trattazione teorica mirata e specifica
- Costanti simulazioni e esercitazioni
- Tecniche risolutive più efficaci



Corsi online

-50%
se ti iscrivi ad un corso

- Video lezioni teoriche e di metodo
- Quesiti risolti e commentati
- Approfondimenti specifici
- Mappe di riepilogo
- Tutoraggio online



Libri UnidTest

La **Collana UnidTest** comprende:

- Manuali di teoria
- Eserciziari commentati
- Raccolte di quiz
- Prove di verifica

Per tutte le facoltà a numero chiuso.
In vendita su www.libriunidtest.com e nelle migliori librerie



Per informazioni:

Numero Verde
800 788 884

www.unidformazione.com

Seguici su

