PROVE UFFICIALI DEGLI ANNI PASSATI

PROFESSIONI SANITARIE

2023

A B C D E

UNIVERSITÀ DI BOLOGNA

FAC-SIMILE DA SVOLGERE

Risposte in ordine casuale e foglio delle risposte

COSA TROVI IN QUESTO DOCUMENTO

Prova di ammissione ai corsi di laurea delle Professioni sanitarie, Università di Bologna, a.a. 2023/2024, pubblicata dall'Ateneo sul suo sito (https://corsi.unibo.it/s/3317/p/it/iscriversi-al-corso/baseps2023.pdf/@@download/file/BasePS2023.pdf). Impaginazione, soluzioni e commenti di TestBuddy. Non è un documento dell'Università né da essa approvato.

- I quesiti impaginati da TestBuddy, con le risposte in ordine casuale
- Il foglio delle risposte da annerire
- La chiave delle risposte

lettura e conoscenze	4 quesiti
logica	5 quesiti
biologia	23 quesiti
chimica	15 quesiti
fisica e matematica	13 quesiti
Totale	**60 quesiti**

COME USARLA

1 · A TEMPO

Datti un minuto e mezzo a domanda, senza appunti, come all'esame.

2 · CORREGGI

Segna le risposte sbagliate e leggi il perché di ognuna, non solo la giusta.

3 · RIPASSA

Riprendi gli argomenti dove hai sbagliato di più e rifai le domande nell'app.

LETTURA E CONOSCENZE

1 **"Dall'ambiente in cui è vissuto e vive l'allievo porta nella scuola un nucleo di parole che già possiede: ne intende in buona parte i sensi e spesso ne fa un uso appropriato. Come ogni insegnante sa, è un nucleo che può presentare qualche stranezza di conformazione: risultano note parole anche assai rare, rese per qualche tempo popolari da un gioco, una trasmissione tv o qualche altro evento; e, magari, parole basilari della nostra lingua risultano invece non ben comprese o non possedute nel loro uso, nella loro pronuncia, grammatica e sintassi. Il nostro Dizionario italiano di base vuole offrirsi come strumento utile a un apprendimento consolidato, progressivo e dinamico di nuclei sempre più estesi del vocabolario della nostra lingua.**
All'allievo che lo consulta sono offerte, nel consueto ordine alfabetico, anzitutto le parole fondamentali dell'italiano, contrassegnate da un circoletto. Sono le parole "grammaticali", come articoli, preposizioni, avverbi di quantità, tempo e luogo e parole come abbandonare, conto, fotografia, gridare, respingere, scopo… Tornando e ritornando su queste anzitutto, circa duemila, l'insegnante dovrà far sì che siano ben comprese nelle loro sfumature di senso e ben utilizzate nell'uso parlato e scritto. A nostro avviso, non c'è livello di scuola in cui questo lavorio può essere definitivamente messo da parte. Con i loro estesi e articolati significati queste parole sono il cuore del cuore della nostra lingua. Sono quelle in cui, alla fin fine, si rannodano e spiegano i significati di tutte le altre innumerevoli parole della nostra lingua: per più del novantacinque per cento i discorsi che pronunziamo, scriviamo, leggiamo sono tessuti con queste parole.
Garantircene il pieno possesso significa avvicinarci sensibilmente a un controllo, elementare ma sicuro, dell'essenziale."
(Tullio De Mauro, Prefazione al Dizionario italiano di base, Torino, Paravia, 1998, p. I, con adattamenti)
Secondo l'autore del brano, quale tra questi deve essere un obiettivo di base dell'insegnamento scolastico?

- A Assicurare la capacità di comprendere e usare appieno il vocabolario fondamentale
- B Dare per scontata la comprensione del vocabolario di base e concentrarsi sulle parole più difficili
- C Rendere note tutte le parole di uso raro
- D Presentare tutte le parole del vocabolario fondamentale, dando per scontato che gli allievi non le conoscano
- E Presentare solo i significati essenziali delle singole parole

2 **"(…) una volta quando i nostri figli erano piccoli, io e Lily li portammo a Disneyland, dove vollero andare su una complicata giostra che simulava un volo nello spazio, e io mi accorsi troppo tardi che ci saremmo trovati sigillati in una capsula che veniva fatta ruotare in una centrifuga per creare l'effetto dell'assenza di gravità. Quando finalmente la corsa finì e saltammo fuori disorientati dalla minuscola cabina, fra il terrore di essere stato lì dentro e lo sforzo di aver dovuto fingere di divertirmi, scoppiai a piangere".**
Da Un'Odissea di D. Mendelsohn, G. Einaudi editore
Di quale paura, scegliendone una tra le seguenti, sembra soffrire il protagonista?

- A Claustrofobia
- B Amatofobia
- C Agorafobia
- D Aracnofobia
- E Rupofobia

3 **"Se comprendere è impossibile, conoscere è necessario, perché ciò che è accaduto può ritornare, le coscienze possono nuovamente essere sedotte ed oscurate: anche le nostre. Per questo, meditare su quanto è avvenuto è un dovere di tutti"**
P. Levi, Se questo è un uomo.
A quale evento tragico della storia fa riferimento P. Levi?

- A Progrom
- B Shoah
- C Gulag
- D Foibe
- E Internamento

4 **«Poteva essere una Caporetto per Allegri la seconda giornata di campionato contro il Genoa a Marassi: bianconeri sotto di due reti già al 7'».**
(Genoa-Juve, il film della partita: 2-4, La Stampa, 26 agosto 2017)
Il riferimento alla battaglia di Caporetto come esempio paradigmatico di sconfitta corrisponde a quale figura retorica?

- A Metafora
- B Eufemismo
- C Antonomasia
- D Perifrasi
- E Allegoria

LOGICA

5 **La frase “se faccio, capisco” è equivalente alla frase:**

- **A** se capisco, significa che ho fatto
- **B** nessuna delle altre opzioni è corretta
- **C** posso capire se e solo se faccio
- **D** è impossibile che io faccia e non capisca
- **E** se non faccio, non capisco

6 **“In ogni corso di laurea c’è almeno uno studente che termina gli esami in anticipo sui tempi previsti”. Se questa affermazione è falsa, allora è vero che:**

- **A** in tutti i corsi di laurea qualche studente termina gli esami in anticipo
- **B** in tutti i corsi di laurea nessun studente termina gli esami in anticipo
- **C** in ogni corso di laurea c’è almeno uno studente che non termina gli esami in anticipo
- **D** c’è almeno un corso di laurea in cui nessun studente termina gli esami in anticipo
- **E** c’è almeno un corso di laurea in cui tutti gli studenti terminano gli esami in anticipo

7 **Laura è sincera. Molti medici sono sinceri. Tutte le persone sincere sono oneste. Se le precedenti osservazioni sono vere, quale delle seguenti è necessariamente vera?**

- **A** Laura è onesta
- **B** Laura è un medico
- **C** Tutti i medici sono onesti
- **D** Laura è un medico sincero
- **E** Una persona onesta è certamente sincera

8 **Il treno A impiega 120 minuti a percorrere 119 Km, il treno B 172 minuti a percorrere 171 Km, il treno C 90 minuti a percorrere 89 Km, il treno D 100 minuti a percorrere 99 Km e il treno E 180 minuti a percorrere 179 Km. Quale treno è il più veloce?**

- **A** C
- **B** A
- **C** D
- **D** B
- **E** E

9 **In un albergo, per ottimizzare il servizio di accesso ai piani tramite l'utilizzo di un ascensore, viene suggerito di prenotare le corse nella sola direzione desiderata, in ascesa o in discesa. Attualmente l'ascensore è in attesa al terzo piano, il signor X si trova al secondo piano e desidera scendere al primo piano, il signor Y si trova al piano terra e desidera salire al terzo piano. Ricevute le prenotazioni di X e Y, quale tra i seguenti tragitti dell'ascensore garantisce a X e Y l'esclusività del servizio?**

- **A** L'ascensore scenderà al secondo piano e preleverà X, scenderà al piano terra e preleverà Y, salirà al primo piano e lascerà X, salirà al terzo piano e lascerà Y
- **B** L'ascensore scenderà al piano terra e preleverà Y, salirà al secondo piano e preleverà X, salirà al terzo piano e lascerà Y, scenderà al primo piano e lascerà X
- **C** L'ascensore scenderà al piano terra e preleverà Y, salirà al secondo piano e preleverà X, scenderà al primo piano e lascerà X, salirà al terzo piano e lascerà Y
- **D** L'ascensore scenderà al secondo piano e preleverà X, scenderà al piano terra e preleverà Y, salirà al terzo piano e lascerà Y, scenderà al primo e lascerà X
- **E** L'ascensore scenderà al secondo piano e preleverà X, scenderà al primo piano e lascerà X, scenderà al piano terra e preleverà Y, salirà al terzo piano e lascerà Y

BIOLOGIA

10 **Il glucosio viene spesso immagazzinato nelle piante sotto forma di:**

- A proteine
- B amido
- C clorofilla
- D glicogeno
- E fruttosio

11 **L'emofilia è un carattere recessivo legato al cromosoma X. Scegliere quale affermazione è vera.**

- A Una femmina potrà essere malata solo se figlia di una madre sana e di un padre malato
- B Una femmina potrà essere malata se figlia di una madre portatrice e di un padre malato
- C Una femmina non potrà mai essere malata
- D Una femmina sarà sempre malata se figlia di una madre portatrice e di un padre portatore
- E Un maschio non sarà mai malato

12 **Quale dei seguenti composti NON è un acido grasso?**

- A Acido glutammico
- B Acido butirrico
- C Acido stearico
- D Acido palmitico
- E Acido oleico

13 **Qual è la causa dell'anemia falciforme?**

- A Una mutazione nella catena β dell'emoglobina
- B Una drastica diminuzione dei globuli rossi
- C La carenza di ferro nell'alimentazione
- D Una dieta vegetariana o vegana
- E La diminuzione del numero e del volume medio delle piastrine

14 **Quale delle seguenti affermazioni NON è una prova a sostegno dell'origine endosimbiontica dei mitocondri?**

- A La membrana interna dei mitocondri ha una composizione diversa da quella che delimita gli organuli cellulari
- B I mitocondri contengono ribosomi simili a quelli dei batteri
- C I mitocondri possiedono un genoma proprio
- D I mitocondri vengono duplicati dalla cellula subito prima della mitosi
- E I mitocondri contengono molecole circolari di DNA

15 **In che modo gli inibitori di tipo competitivo riducono l'attività di un enzima?**

A Innalzando l'energia di attivazione
B Legandosi al sito attivo dell'enzima
C Modificando la struttura primaria dell'enzima
D Modificando il pH
E Inattivando il substrato

16 **Quale delle seguenti patologie è causata da una tossina batterica?**

A Mononucleosi
B Botulismo
C Rabbia
D Malaria
E Epatite B

17 **Da che cosa è costituito il materiale genetico dei retrovirus come l'HIV?**

A DNA a singolo filamento che viene usato come stampo per la sintesi di DNA
B RNA a singolo filamento che viene usato come mRNA
C RNA a doppio filamento che viene usato come stampo per la sintesi di mRNA
D DNA a doppio filamento che viene usato come stampo per la sintesi di mRNA
E RNA a singolo filamento che viene usato come stampo per la sintesi di DNA

18 **Qual è la conseguenza di un crossing over bilanciato?**

A I geni presenti sui cromosomi omologhi occupano loci differenti
B I cromosomi omologhi non contengono più gli stessi geni
C I cromosomi contengono materiale genetico sia materno che paterno
D I cromatidi fratelli non sono più uniti dal centromero
E I cromatidi fratelli contengono sequenze nucleotidiche identiche

19 **Osservando al microscopio un preparato istologico s'identificano alcune cellule contenenti 21 cromosomi, ciascuno formato da due cromatidi. Si può affermare che si stanno osservando:**

A cellule in meiosi
B cellule somatiche di topo
C artefatti dovuti alla preparazione del vetrino
D cellule di un individuo affetto dalla sindrome di Down
E cellule appartenenti a una specie vegetale

20 **Quale delle seguenti affermazioni riferite alla respirazione cellulare e alla fotosintesi che avvengono nelle cellule eucariotiche NON è corretta?**

- **A** La respirazione cellulare avviene in tutti gli organismi, mentre la fotosintesi avviene solo negli organismi autotrofi che sfruttano la luce solare come fonte di energia
- **B** Entrambe prevedono reazioni cicliche
- **C** Entrambe richiedono la presenza di specifici organuli cellulari
- **D** Entrambe utilizzano NADH come trasportatore di elettroni e protoni
- **E** La fotosintesi è un processo anabolico, la respirazione cellulare è un processo catabolico

---

21 **Durante un ciclo di Krebs:**

- **A** si produce una molecola di ATP che viene subito convertita in GTP
- **B** una molecola di FAD viene ossidata a $FADH_2$
- **C** una molecola di piruvato e una di ossalacetato si legano per formare una molecola di citrato
- **D** tre molecole di NADH vengono ridotte a NAD^+
- **E** vengono liberate due molecole di CO_2

---

22 **La traslocazione reciproca è una mutazione cromosomica che:**

- **A** è sempre responsabile di patologie gravi nella progenie
- **B** causa uno scambio di frammenti tra cromosomi non omologhi
- **C** provoca una variazione nell'orientamento di due frammenti all'interno dello stesso cromosoma
- **D** causa uno scambio di frammenti tra il cromosoma di origine materna e quello di origine paterna di una stessa coppia di cromosomi
- **E** è sempre responsabile di patologie gravi

---

23 **Quale delle seguenti affermazioni è corretta?**

- **A** I caratteri codominanti esistono solo nel caso di poliallelia
- **B** Nel caso di poliallelia un individuo possiede più di due alleli per lo stesso gene
- **C** Nell'eredità poligenica due o più geni influenzano un singolo carattere fenotipico
- **D** Nella trasmissione di caratteri codominanti non viene rispettata la legge dell'assortimento indipendente
- **E** Nel caso di un gene a dominanza incompleta gli ibridi manifestano sempre il carattere recessivo

---

24 **Che cos'è la citosina?**

- **A** Una base azotata che nella molecola del DNA si appaia con la guanina
- **B** Una proteina del citoscheletro
- **C** Una base azotata che contiene due anelli eterociclici
- **D** Un amminoacido contenente zolfo
- **E** Una base azotata assente nella molecola dell'RNA

---

25 **La duplicazione del DNA è definita semiconservativa in quanto:**

- A durante la duplicazione del DNA possono comparire mutazioni che modificano la sequenza nucleotidica originaria
- B ogni filamento della doppia elica funge da stampo per la sintesi di un nuovo filamento complementare
- C ogni filamento della doppia elica funge da stampo per la sintesi di un nuovo filamento uguale per il 50% a quello originario
- D solo il 50% di ciascuna molecola di DNA neosintetizzata è identico al filamento stampo
- E delle due doppie eliche ottenute dalla duplicazione di una molecola di DNA una contiene i filamenti originari e l'altra i filamenti neo sintetizzati

26 **Quale delle seguenti molecole può andare incontro al processo di splicing?**

- A Il trascritto primario di un gene eucariotico
- B Il DNA dei procarioti
- C Un gene eucariotico
- D Una proteina
- E Una molecola di mRNA eucariotico maturo

27 **Che cos'è la filogenesi?**

- A Il processo di duplicazione del DNA batterico
- B La storia evolutiva di una specie
- C Una fase dello sviluppo embrionale
- D La formazione del fuso mitotico
- E La produzione di miofibrille nelle fibre muscolari

28 **Quale tra le seguenti ossa del cranio è un osso pari?**

- A Sfenoide
- B Etmoide
- C Frontale
- D Parietale
- E Occipitale

29 **Che cos'è il mesoderma?**

- A Il tessuto fogliare specializzato nella fotosintesi
- B Lo strato interno dei vasi sanguigni
- C Una delle tre meningi
- D Uno dei foglietti embrionali
- E Lo strato cellulare compreso tra epidermide e derma

30 **Quale delle seguenti affermazioni sull'ormone ossitocina NON è corretta?**

- A Stimola l'eiezione del latte dalle ghiandole mammarie durante l'allattamento
- B È rilasciata dalla neuroipofisi
- C È prodotta dall'ipotalamo
- D Induce le contrazioni della muscolatura uterina durante il parto
- E È prodotta solo dagli individui di sesso femminile

31 **Durante il processo di ricombinazione genica quale enzima unisce i frammenti di DNA?**

- A Primasi
- B Polimerasi
- C Nucleasi
- D Ligasi
- E Elicasi

32 **Quale tecnica della biologia molecolare richiede l'uso del termociclatore?**

- A PCR
- B Elettroforesi del DNA
- C Denaturazione delle proteine
- D Southern blotting
- E Elettroforesi delle proteine

CHIMICA

33 **Qual è l'unità di misura utilizzata nel sistema internazionale (SI) per esprimere la quantità di sostanza?**

A Il grammo al centimetro cubo
B Il grammo
C Il chilogrammo
D Il metro cubo
E La mole

34 **Quale dei seguenti composti NON contiene azoto?**

A Guanina
B Glicerolo
C Cianuro di potassio
D Metionina
E Metilammina

35 **Nelle stesse condizioni di pressione e temperatura:**

A 1g di O_2 contiene lo stesso numero di molecole di 1g di N_2
B 1 mole di O_2 contiene lo stesso numero di atomi di 1 mole di CO_2
C 1g di O_2 occupa un volume minore di 1g di H_2
D 1 mole di N_2 occupa un volume doppio di 1 mole di He
E 0,5 moli di H_2 pesano come 1 mole di He

36 **Quale delle seguenti affermazioni riferite ai gas NON è corretta?**

A Tutti i gas sono incolori
B Le particelle di un gas occupano in modo omogeneo il recipiente che le contiene
C I gas non possono liquefare per semplice compressione
D Esistono gas con molecole triatomiche
E Tutti i gas hanno una bassa densità

37 **Un catione trivalente appartiene all'elemento che ha Z=45 e A=103. Quanti sono gli elettroni presenti nello ione?**

A 45
B 55
C 97
D 42
E 100

Copyright TestBusters S.r.l.S.

38 **Che cosa determina l'appartenenza di un elemento ad un dato gruppo della tavola periodica?**

- A La configurazione elettronica esterna
- B Le proprietà chimico-fisiche
- C La massa atomica
- D Il numero quantico principale
- E Il numero atomico

---

39 **Quale dei seguenti elementi chimici è un metallo alcalino-terroso?**

- A Alluminio
- B Stagno
- C Calcio
- D Piombo
- E Cromo

---

40 **Quale delle seguenti affermazioni riferite ai legami chimici è corretta?**

- A Il legame tra due atomi con differenza di elettronegatività pari a 1,5 è di tipo covalente polare
- B Nel legame ionico l'elemento più elettronegativo cede elettroni all'elemento meno elettronegativo
- C I legami tra gli atomi che formano una molecola sono detti intermolecolari
- D Una molecola può contenere al massimo due legami di tipo covalente dativo
- E Il legame tra atomi dello stesso elemento è sempre di tipo covalente omopolare

---

41 **Qual è la formula chimica del composto il cui nome tradizionale è anidride fosforosa?**

- A P_2O_5
- B F_2O
- C F_2O_3
- D PO_5
- E P_2O_3

---

42 **Quante moli d'idrossido di sodio sono necessarie per produrre 2 moli di fosfato di sodio secondo la reazione chimica da bilanciare:**
$aNaOH + bH_3PO_4 \rightarrow cNa_3PO_4 + dH_2O$**?**

- A 1
- B 5
- C 6
- D 4
- E 2

---

43 **Qual è la concentrazione di una soluzione ottenuta mescolando 20mL di una soluzione 0,8M di HCl con 40mL di una soluzione 0,05M dello stesso acido?**

A 0,60M
B 0,42M
C 0,30M
D 0,03M
E 0,27M

44 **Qual è il pH di una soluzione ottenuta aggiungendo 90 mL di acqua a 10 mL di una soluzione a pH 10?**

A 9,9
B 8
C 8,5
D 10
E 9

45 **In una reazione di ossidoriduzione l'elemento riducente:**

A ha il numero di ossidazione più alto
B nei prodotti ha numero di ossidazione più basso che nei reagenti
C ha numero di ossidazione negativo
D si trova in un solo composto reagente e in un solo prodotto
E cede elettroni

46 **Nella molecola di un alcol secondario:**

A il gruppo alcolico è legato al carbonio con un doppio legame
B l'atomo di carbonio che porta il gruppo alcolico lega un solo atomo d'idrogeno
C l'atomo di carbonio che porta il gruppo alcolico lega due atomi d'idrogeno
D l'atomo di ossigeno del gruppo alcolico lega due atomi di carbonio
E sono presenti due gruppi alcolici

47 **Quanti atomi d'idrogeno sono presenti in una molecola di metilcicloesano?**

A 13
B 15
C 16
D 14
E 12

© TestBusters S.R.L.S.

FISICA E MATEMATICA

48 **Il fulcro di una leva (di estremi A e B) si trova in un punto distante i $\frac{2}{5}$ della sua lunghezza dall'estremo A. Su A agisce perpendicolarmente alla leva una forza di modulo F_A (diretta verso il basso), su B una forza di modulo F_B (diretta verso il basso) anch'essa perpendicolare alla leva. Quando la leva è in equilibrio, quanto vale il rapporto F_A/F_B?**

- A $\frac{2}{3}$
- B $\frac{5}{2}$
- C $\frac{2}{5}$
- D 2
- E $\frac{3}{2}$

49 **Durante l'evaporazione a pressione costante di un liquido, la sua temperatura:**

- A diminuisce linearmente con il tempo
- B aumenta linearmente con il tempo
- C rimane costante
- D diminuisce linearmente con la massa evaporata
- E aumenta linearmente con la massa evaporata

50 **Un gas perfetto occupa un volume V a una pressione P ed è mantenuto a una temperatura costante. Se si varia la pressione raddoppiandola, cosa succede al volume?**

- A Resta inalterato
- B Quadruplica
- C Raddoppia
- D Dimezza
- E Dipende dal valore della temperatura

51 **Un'auto di massa 1,5 t e velocità di 100 km/h in modulo urta un furgone di massa 4 t e velocità di 80 km/h in modulo, procedendo entrambi nella stessa direzione e verso. Se subito dopo l'urto i due mezzi procedono insieme, come un tutt'uno, determinare il modulo della velocità con cui il sistema si muove:**

- A circa 70 km/h
- B circa 85 km/h
- C circa 42 km/h
- D circa 10 km/h
- E circa 31 km/h

52 **Si definisce portata di un fluido:**

A il prodotto della pressione per il volume di fluido che passa attraverso una data superficie in un secondo

B il volume di fluido che passa attraverso una data superficie in un secondo

C il prodotto della densità di fluido per la velocità di esso in un dato istante

D la massa di fluido che attraversa una superficie unitaria

E il prodotto della pressione per la velocità del fluido

---

53 **Il primo principio della termodinamica esprime:**

A la conservazione dell'energia in presenza di fenomeni di variazione della temperatura

B la trasformazione completa di quantità di calore in lavoro

C la conservazione dell'energia meccanica anche in presenza di forze non conservative

D la definizione di equilibrio termodinamico

E la conservazione dell'entropia

---

54 **Le soluzioni della disequazione $(x^2+4x)(x-1)>0$ sono:**

A nessuna delle altre opzioni è corretta

B $-4<x<0$ o $x>1$

C $0<x<1$ o $x>4$

D $x<-4$ o $0<x<1$

E $x<0$ o $1<x<4$

---

55 **Qual è l'equazione della retta tangente alla parabola $y=3x^2-4x+1$ tracciata dal suo punto P di ascissa nulla?**

A $y=4x-1$

B $y=1-4x$

C $y=3x-4$

D non esiste la retta tangente alla parabola tracciata dal punto P

E $y=3x+1$

---

56 **Quale fra le seguenti è una circonferenza reale di centro $(1,-1)$?**

A $2x^2+2y^2-4x+4y-3=0$

B $x^2+y^2-2x+2y+4=0$

C $2x^2+2y^2+4x-4y+1=0$

D $x^2+y^2+2x-2y=0$

E $x^2+y^2-x+y-2=0$

---

57 **Il polinomio $p(x) = x^4 - x^3 - 7x^2 + x + 6$ non è divisibile per:**

- **A** $x + 1$
- **B** $x - 6$
- **C** $x - 1$
- **D** $x - 3$
- **E** $x + 2$

---

58 **Il coefficiente angolare della retta $y = -2x + 3$ è**

- **A** 1
- **B** 2
- **C** -3
- **D** -2
- **E** 3

---

59 **La retta di equazione $y = x - 2$ e la circonferenza di equazione $x^2 + y^2 = 1$ sono:**

- **A** esterne
- **B** tangenti in (1, 0)
- **C** secanti
- **D** tangenti in (0, 1)
- **E** tangenti in (2, 0)

---

60 **La funzione $f(x) = |\ln x|$**

- **A** è limitata
- **B** è decrescente per $x > 1$
- **C** è decrescente per $0 < x < 1$
- **D** è definita per $x < 0$
- **E** è pari

FOGLIO DELLE RISPOSTE

Annerisci una casella per domanda, come all'esame. La chiave è nella pagina dopo.

| | | |

CHIAVE DELLE RISPOSTE

Vale per questa versione TestBuddy: le risposte sono in ordine diverso dalla prova come distribuita ai candidati.

1	A	21	E	41	E
2	A	22	B	42	C
3	B	23	C	43	C
4	C	24	A	44	E
5	D	25	B	45	E
6	D	26	A	46	B
7	A	27	B	47	D
8	E	28	D	48	E
9	E	29	D	49	C
10	B	30	E	50	D
11	B	31	D	51	B
12	A	32	A	52	B
13	A	33	E	53	A
14	D	34	B	54	B
15	B	35	C	55	B
16	B	36	A	56	A
17	E	37	D	57	B
18	C	38	A	58	D
19	A	39	C	59	A
20	D	40	A	60	C

© TestBuddy

PROFESSIONI SANITARIE 2023

RIFALLA NELL'APP

2023

Inquadra il QR oppure apri

app.testbuddy.it

PROVE UFFICIALI DEGLI ANNI PASSATI

TESTBUDDY.IT