PROVE UFFICIALI DEGLI ANNI PASSATI

PROFESSIONI SANITARIE

2025

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. 2025/2026, pubblicata dall'Ateneo sul suo sito (https://corsi.unibo.it/s/3317/p/it/iscriversi-al-corso/test-con-risposta-esatta03-baseps2025.pdf/@@download/file/test%20con%20risposta%20esatta03-basePS2025.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 **Leggere il brano e rispondere al quesito solo in base alle informazioni contenute (esplicitamente o implicitamente) nel brano e non in base a quanto il candidato/la candidata eventualmente conosca sull'argomento.**
«Con l'autunno, la pace portò un seguito di avvenimenti nuovi. I primi a tornare furono gli ebrei. Dei 1056 passeggeri del convoglio Roma-Auschwitz, partito dalla stazione Tiburtina, i sopravvissuti erano 15: tutta gente dell'infima classe povera, come la quasi totalità dei deportati di Roma. […]. Per il loro peso irrisorio e per il loro strano aspetto, la gente li riguardava come se fossero scherzi di natura. Anche quelli di statura alta, sembravano piccoli, e camminavano piegati, con un passo lungo e meccanico, come fantocci. Al posto delle guance, tenevano due buchi, molti di loro non avevano quasi più denti e, sulle teste rase, da poco aveva preso a crescergli una peluria piumosa, simile a quella delle creature. Gli orecchi sporgevano dalle loro teste macilente, e nei loro occhi infossati, neri o marrone, non parevano rispecchiarsi le immagini presenti d'intorno, ma una qualche ridda di figure allucinatorie, come una lanterna magica di forme assurde girante in perpetuo».
Elsa Morante, La storia, 1974
Come sono descritti gli ebrei?

- A Gli ebrei sono descritti come spettri, ridotti pelle e ossa, vittime di inquietanti visioni interiori
- B Gli ebrei sono descritti come creature con le teste rase che guardavano con attenzione e consapevolezza la realtà che si presentavano loro
- C Gli ebrei sono descritti come individui piccoli, di statura bassa, eretti, che camminavano con passo meccanico
- D Gli ebrei sono descritti come persone che inducono alla compassione coloro che li vedono arrivare
- E Gli ebrei sono descritti come persone esposte al loro arrivo allo stupore ma anche alla comprensione da parte dei cittadini

2 **Chi commissionò la costruzione della reggia di Versailles?**

- A La regina Maria Antonietta
- B Napoleone Bonaparte
- C Il cardinale Richelieu
- D Luigi XIV (re Sole)
- E Luigi XV

3 **«C'era una guerra contro i turchi. Il visconte Medardo di Terralba, mio zio, cavalcava per la pianura di Boemia diretto all'accampamento dei cristiani. Lo seguiva uno scudiero di nome Curzio».**
I. Calvino, Il visconte dimezzato, incipit
Chi è il narratore?

- A Medardo di Terralba
- B Italo Calvino
- C Non viene esplicitato
- D Il nipote del visconte
- E Lo zio del visconte

4 **«Passavamo invece le ore che seguivano le prove a parlare insieme, spesso sorpresi dalle prime luci del mattino che rendevano opalescente il lucernario ovale che sovrastava la platea, per poi dormire fino a tarda mattinata quando facevamo la spesa e riassestavamo il palcoscenico per le scene da provare quel giorno».**
A. Moro, Il segreto di Pietramala, Milano 2018, p. 175
In base alle informazioni contenute nel testo, di che ambiente si tratta?

- A Interno di una scuola
- B Un supermercato
- C Esterno di un teatro
- D Interno di un teatro
- E Un appartamento

LOGICA

5 **Un gruppo di studenti è ospitato in un piccolo hotel. Se si sistemano due studenti per camera, due studenti rimangono senza camera; se si sistemano tre studenti per camera, rimangono due camere libere. Quante camere ci sono nell'hotel?**

A 6
B 8
C 10
D 5
E 12

6 **In una gara ciclistica, Kevin a un certo punto supera il sesto in classifica, in quale posizione si trova adesso?**

A Terzo
B Sesto
C Quinto
D Quarto
E Settimo

7 **Krissy, direttrice di un hotel, vuole realizzare una piscina per bambini avente per forma un rettangolo in cui il lato maggiore misura $3n$ e il lato minore $2n$ (n numero naturale) con aggiunti due semicerchi esterni al rettangolo aventi per diametri i lati maggiori. Quale valore massimo può assumere n, in metri, se il perimetro della piscina deve essere inferiore a 60 m?**

A 3.5
B 3
C 6
D 4
E 5

8 **Kelly vuole costruire un classico aquilone a forma di deltoide. Se la diagonale minore che divide la diagonale maggiore in parti una quadrupla dell'altra misura 40 cm e la parte maggiore in cui l'altra diagonale viene divisa dalla diagonale minore misura 40 cm, qual è l'area dell'aquilone che Kelly vuole costruire?**

A $1\,\mathrm{m}^2$
B $10\,\mathrm{cm}^2$
C $10\,\mathrm{m}^2$
D $1\,\mathrm{dm}^2$
E $10\,\mathrm{dm}^2$

9 **Stacie gestisce un bar. Ogni giorno, a un'ora dalla chiusura, decide di applicare uno sconto del 50% o del 75% sul prezzo di listino (qui sotto riportato con gli sconti applicati) ai tramezzini rimasti.**

salmone, lattuga e pomodoro	8 €	75 %
burrata, melanzane grigliate e lattuga	6 €	50 %
tonno, maionese e carciofini	6 €	50 %
bresaola, rucola e parmigiano	8 €	75 %
pollo, lattuga e uovo sodo	8 €	50 %
fiordilatte, pomodoro confit e olive taggiasche	6 €	75 %

Se ieri a un'ora dalla chiusura Stacie aveva invenduti tre tramezzini al salmone, uno al tonno, due al pollo e quattro al fiordilatte, quanto ha ricavato Stacie dalla vendita dei tramezzini sapendo che al momento della chiusura erano rimasti solo due tramezzini al salmone?

A 23 €
B 21 €
C 17 €
D 19 €
E 25 €

BIOLOGIA

10 **In quale fase del ciclo cellulare avviene la duplicazione del DNA?**

- A Telofase
- B Profase
- C Metafase
- D Interfase
- E Anafase

11 **Da che cosa sono costituiti i filamenti intermedi?**

- A Da proteine fibrose avvolte in fasci
- B Da estroflessioni citoplasmatiche che consentono il movimento dei flagelli
- C Da dimeri di tubulina
- D Da actina e miosina
- E Da vescicole pinocitotiche

12 **Che cosa è il nucleolo?**

- A Una regione all'interno del nucleo in cui avviene la sintesi dell'RNA ribosomiale
- B Una porzione del nucleo in cui avviene la sintesi dei lipidi
- C Un organulo in cui avviene la sintesi delle proteine nucleari
- D Un organulo a membrana singola, presente nel citoplasma e rivestito da ribosomi
- E Un organulo a doppio strato lipidico in cui è contenuto il materiale genetico

13 **Quali genotipi si ottengono dall'incrocio ggll x GgLl?**

- A GL, Gl, gL, gl con un rapporto di 9:3:3:1
- B GGLl, ggLL, GgLl
- C GgLl, Ggll, ggLl, ggll
- D GgLl, ggll, GGLL
- E 16 genotipi tutti diversi fra loro

14 **Cosa s'intende per "linkage" o associazione di geni?**

- A Geni che possiedono alleli sempre dominanti e che si trovano sempre allo stato di eterozigosi
- B Due geni, uno dominante ed uno recessivo, che si trovano sempre in eterozigosi
- C Geni presenti nello stesso cromosoma ed i cui alleli non vengono mai trasmessi insieme
- D Due geni che si trovano su di una coppia di cromosomi omologhi e si separano durante la meiosi
- E Geni presenti nello stesso cromosoma i cui alleli vengono trasmessi insieme, a meno che non intervenga il crossing-over a separarli

15 **Quale caratteristica hanno i batteri?**

A Sono privi di un nucleo ben definito
B Hanno un nucleo pieno di RNA
C Hanno il DNA ma sono privi di RNA
D Il materiale genetico è costituito da DNA a singolo filamento
E Non possiedono la membrana plasmatica

16 **Il fruttosio è un:**

A tetroso
B disaccaride
C esoso
D trioso
E pentoso

17 **Se un tratto di emielica del DNA presenta la sequenza AATAGGCAT quale sarà la sequenza dell'emielica corrispondente?**

A TTATGCCAT
B TATAGCCTA
C TTATCCGTA
D TATGCGGTA
E TTATAGGTT

18 **La meiosi si può dividere in due fasi. Quali?**

A Meiosi I (di trasferimento) e Meiosi II (di produzione)
B Meiosi I (riduzionale) e Meiosi II (equazionale)
C Meiosi I (di investimento energetico) e Meiosi II (di recupero energetico)
D Meiosi I (equazionale) e Meiosi II (riduzionale)
E Meiosi I (endoergonica) e Meiosi II (esoergonica)

19 **Che cosa è la cromatina?**

A L'organizzazione del materiale genetico sotto forma di cromosomi nelle fasi terminali della mitosi
B L'organizzazione del materiale genetico situato nel nucleolo
C L'organizzazione del materiale genetico degli organismi aploidi per mezzo di proteine specifiche
D L'organizzazione del materiale genetico degli eucarioti risultante dall'associazione del DNA con le proteine istoniche
E L'organizzazione del materiale genetico nel momento della divisione cellulare

20 **Che cosa s'intende per codone?**

A La sequenza di tre nucleotidi presenti sul tRNA corrispondente all'anticodone dell'mRNA
B Una parte del DNA che codifica per uno specifico amminoacido
C La sequenza di tre nucleotidi dell'mRNA corrispondente all'anticodone del DNA
D Una tripletta terminale del tRNA che lega uno specifico amminoacido
E Una sequenza di tre nucleotidi che codifica per uno specifico amminoacido o rappresenta un segnale di arresto

21 **Quale processo è direttamente responsabile della formazione di nuove cellule radicali quando una pianta cresce?**

A Meiosi
B Fissazione dell'azoto
C Mitosi
D Osmosi
E Scissione binaria

22 **Le proteine presenti nella membrana plasmatica possono avere funzione:**

A coenzimatica
B di ancoraggio
C ormonale
D energetica
E vitaminica

23 **Nell'endocitosi:**

A la cellula attiva la citodieresi
B la cellula attiva la traduzione
C la cellula importa materiali
D la cellula esporta materiali
E la cellula attiva la trascrizione

24 **Nella biosegnalazione, le molecole segnale si legano:**

A al nucleo
B ai mitocondri
C ai recettori
D ai centrioli
E all'apparato di Golgi

25 **Nei disaccaridi, il legame fra i monosaccaridi da cui sono formati si chiama:**

A legame glucomutasico
B legame fosforico
C legame gluconeogenico
D legame glicosidico
E legame glicogenitico

---

26 **Il sito allosterico di un enzima è la parte dell'enzima a cui si legano:**

A i prodotti
B le molecole regolatrici
C le molecole di scarto
D le molecole di O_2
E i substrati

---

27 **La trascrizione è il processo che:**

A porta alla sintesi dell'RNA a partire da uno stampo di RNA
B permette la duplicazione del DNA
C porta alla sintesi dell'RNA a partire da uno stampo di DNA
D porta alla sintesi del DNA a partire da uno stampo di DNA
E porta alla sintesi delle proteine a partire da uno stampo di RNA

---

28 **Se una cellula che in fase G_1 contiene una quantità di DNA pari a x si divide per meiosi, quale sarà il contenuto di DNA di ogni singola cellula in profase II?**

A $2x$
B $rac12x$
C $rac14x$
D $4x$
E x

---

29 **Quando una variante allelica di un gene è detta dominante?**

A Quando si manifesta negli eterozigoti
B Quando è la più diffusa nella popolazione
C Quando si manifesta in tutti gli individui di linea pura
D Quando determina una patologia
E Quando è vantaggiosa per l'organismo

---

30 **La speciazione allopatrica è un processo di speciazione conseguente ad una condizione d'isolamento di tipo:**

- A ecologico
- B comportamentale
- C temporale
- D geografico
- E meccanico

31 **Che cos'è il microbiota umano?**

- A L'insieme dei micronutrienti indispensabili come cofattori enzimatici
- B L'insieme di microorganismi patogeni che possono infettare l'uomo
- C L'insieme di microorganismi simbionti che convivono con l'organismo umano
- D L'insieme delle sostanze presenti nella cellula uovo che, dopo la fecondazione, permettono l'avvio dello sviluppo embrionale
- E L'insieme delle condizioni ambientali che consentono all'uomo di sopravvivere

32 **Qual è la probabilità che due genitori abbiano un figlio o una figlia con gruppo sanguigno B Rh– se un genitore ha gruppo AB Rh– e l'altro ha gruppo A Rh+ ed è eterozigote per entrambi i caratteri?**

- A 12,5%
- B 33%
- C 25%
- D 0%
- E 50%

CHIMICA

33 **Il termine PM10 identifica l'insieme delle particelle, sospese nell'aria, che hanno:**

- **A** massa molare uguale o superiore a $10\,\mathrm{g/mol}$
- **B** peso uguale o inferiore a $10\,\mu\mathrm{g}$
- **C** densità uguale o superiore a $10\,\mathrm{g/L}$
- **D** volume uguale o superiore a $10\,\mu\mathrm{L}$
- **E** diametro aerodinamico uguale o inferiore a $10\,\mu\mathrm{m}$

34 **Quale delle seguenti affermazioni NON è corretta?**

- **A** La massa di una mole di $^{12}\mathrm{C}$ corrisponde a $12\,\mathrm{g}$
- **B** In una mole di $\mathrm{N_2}$ sono contenute tante molecole quanti sono gli atomi contenuti in $12\,\mathrm{g}$ di $^{12}\mathrm{C}$
- **C** La massa atomica relativa e la massa molare di un elemento chimico sono numericamente uguali, ma sono espresse con unità di misura diverse
- **D** La massa molare di una sostanza corrisponde alla massa di una mole di quella sostanza
- **E** Una mole di atomi di sodio e una mole di atomi di ossigeno hanno la stessa massa

35 **Che cosa si verifica durante una reazione nucleare, in seguito all'emissione di una particella α dal nucleo di un atomo?**

- **A** Una diminuzione di 2 unità del numero di massa
- **B** Una diminuzione di 4 unità del numero atomico
- **C** Un aumento di 2 unità del numero atomico
- **D** Un aumento di 2 unità del numero di massa
- **E** Una diminuzione di 4 unità del numero di massa

36 **Quale delle seguenti affermazioni sugli orbitali ibridi sp^2 NON è corretta?**

- **A** Sono complanari
- **B** Formano angoli di 120°
- **C** Sono formati dalla combinazione di un orbitale atomico di tipo s e due orbitali atomici di tipo p
- **D** Possono essere formati solo dagli elementi del 13 gruppo (IIIA) della tavola periodica
- **E** Gli atomi di carbonio che formano il doppio legame negli alcheni hanno ibridazione sp^2

37 **A quale gruppo appartiene l'elemento chimico con configurazione elettronica $[\mathrm{Ar}]3d^5 4s^2$?**

- **A** Metalli alcalini
- **B** Alogeni
- **C** Elementi di transizione
- **D** Gas nobili
- **E** Metalli alcalino-terrosi

38 **Quale tra le forme geometriche che possono essere assunte da una molecola presenta angoli di legame di $109,5^{\circ}$?**

- A Piramidale trigonale
- B Bipiramidale trigonale
- C Triangolare planare
- D Tetraedrica
- E Ottaedrica

39 **Quale dei seguenti elementi chimici NON è un metallo?**

- A Cesio
- B Litio
- C Fosforo
- D Manganese
- E Calcio

40 **Quale delle seguenti affermazioni riferite all'acqua ossigenata (H_2O_2) è corretta?**

- A La sua molecola è planare
- B Il suo nome IUPAC è ossido d'idrogeno
- C Il numero di ossidazione dell'ossigeno è -1
- D Si decompone facilmente in O_2 e H_2
- E Nella sua molecola è presente un doppio legame

41 **Qual è la formula chimica dello ione idrogenofosfato?**

- A $HPO_4^{=}$
- B $H_3^{+}PO_4^{-}$
- C $H_2PO_3^{-}$
- D HPO_4^{-}
- E $HPO_3^{=}$

42 **Secondo la nomenclatura tradizionale quale dei seguenti composti NON è un ossido basico?**

- A SiO_2
- B CuO
- C Na_2O
- D CaO
- E Cu_2O

43 **In una mole d'idrossido di calcio sono sempre presenti 40,08g di calcio, 1,01g di idrogeno e 16,00g di ossigeno. Tale affermazione è una conferma della legge delle proporzioni definite, formulata da quale scienziato?**

- A Proust
- B Charles
- C Lavoisier
- D Dalton
- E Avogadro

---

44 **Dopo aver bilanciato la seguente reazione chimica**
$aFe(NO_3)_3 + bNa_2SO_4 \rightarrow cFe_2(SO_4)_3 + dNaNO_3$
quanti atomi di sodio sono presenti tra i reagenti?

- A 2
- B 8
- C 6
- D 3
- E 4

---

45 **Si può ottenere una soluzione con concentrazione 15% m/v sciogliendo:**

- A 1,5g di soluto in 10mL di soluzione
- B 15mg di soluto in 100mL di soluzione
- C 0,15g di soluto in 100mL di soluzione
- D 15g di soluto in 85ml di soluzione
- E 15g di soluto in 1L di soluzione

---

46 **Quale delle seguenti è una coppia acido-base coniugata per la reazione** $H_2PO_4^- + CO_3^{2-} \leftrightarrow HPO_4^{2-} + HCO_3^-$ **?**

- A HPO_4^{2-}/CO_3^{2-}
- B HPO_4^{2-}/HCO_3^-
- C $H_2PO_4^-/HPO_4^{2-}$
- D $H_2PO_4^-/CO_3^{2-}$
- E $H_2PO_4^-/HCO_3^-$

---

47 **Da quale delle seguenti coppie di composti si può ottenere una soluzione tampone?**

- A NH_4OH e HCl
- B HCl e NH_4Cl
- C HCl e $NaOH$
- D $NaCl$ e NH_4Cl
- E NH_4OH e NH_4Cl

FISICA E MATEMATICA

48 **Se u e v sono due vettori che formano un angolo di 150°, allora:**

- **A** il prodotto scalare $u \cdot v$ è nullo
- **B** il prodotto vettoriale $u \times v$ è un vettore parallelo a v e di lunghezza $uv/2$
- **C** il prodotto vettoriale $u \times v$ è un vettore perpendicolare al piano individuato da u e v e di lunghezza $uv/2$
- **D** il prodotto vettoriale $u \times v$ è un vettore parallelo a u e di lunghezza $uv/2$
- **E** il prodotto vettoriale $u \times v$ è un vettore perpendicolare al piano individuato da u e v e di lunghezza $\sqrt{3}uv/2$

---

49 **Un palloncino, scappato di mano a un bambino, sale con una velocità verticale costante di 5 m/s, mentre il vento lo spinge orizzontalmente con una velocità di 12 m/s. Qual è il modulo della sua velocità (in m/s) rispetto al suolo?**

- **A** 8
- **B** 16
- **C** 13
- **D** 55
- **E** 6

---

50 **Un oggetto, sottoposto a una forza costante di $3\ 10^{-2}$ N, percorre 5 dm a velocità costante. Qual è, in valore assoluto, il lavoro compiuto dalla forza di attrito sull'oggetto?**

- **A** 0,15 J
- **B** 0,015 J
- **C** I dati forniti sono insufficienti per poter fornire una risposta al quesito
- **D** 0,0015 J
- **E** 1,5 J

---

51 **Partendo da fermo, un oggetto si muove con accelerazione costante percorrendo 108 m in 6 s. Quanti metri ha percorso l'oggetto nei primi 2 s di moto?**

- **A** 27
- **B** 9
- **C** 12
- **D** 36
- **E** 18

52 **Determinare quale delle seguenti equivalenze fra le unità di misura della pressione non è corretta:**

A 1 atm = 760 torr (o mm Hg)
B 1 Pa = 1 N/m^2
C 1 bar = 10^5 Pa
D 1 atm = $1,013 \times 10^5$ Pa
E 2,3 bar = 2,3 atm

---

53 **Al punto triplo dell'acqua, cioè in quel particolare stato in cui ghiaccio, acqua e vapore acqueo sono in equilibrio, è stata assegnata la temperatura di:**

A 100° C
B 273,16 K
C 4° C
D 273 K
E 0° C

---

54 **L'equazione $\frac{3}{x-3} + \frac{2}{x-2} = 0$ ha soluzione:**

A $x = \frac{12}{5}$
B $x = 5$
C $x = 3$
D $x = \frac{5}{12}$
E $x = 2$

---

55 **La soluzione della disequazione (definita per $x > 3$) $\frac{2}{\sqrt{x-3}} > \frac{1}{2}$ è:**

A $x > 19$
B $3 < x < 19$
C $x > 3$
D $0 < x < 3$
E $x < 19$

---

56 **Dato un cerchio di area 144π cm^2, quanto misura la circonferenza?**

A 24π cm
B 12π cm
C 72π cm
D 14π cm
E Non si può calcolare con questi dati

---

57 **Il numero $2^{1/3}$ è uguale a:**

- **A** $\frac{2}{3}$
- **B** $\sqrt[2]{3}$
- **C** 8
- **D** $\sqrt[3]{2}$
- **E** $\frac{1}{8}$

---

58 **Assegnata la funzione $f(x) = \frac{e^x-2}{2e^x+1}$ quale fra le seguenti espressioni rappresenta $f(-x)$?**

- **A** $\frac{2e^x-1}{e^x+2}$
- **B** $\frac{2-e^x}{2e^x+1}$
- **C** $\frac{2e^x+1}{e^x-2}$
- **D** $\frac{1-2e^x}{2+e^x}$
- **E** $\frac{e^x+2}{2e^x-1}$

---

59 **Sia dato un triangolo rettangolo di area $6\,\mathrm{cm}^2$ e con un cateto di lunghezza 3 cm. Quanto misura l'ipotenusa?**

- **A** 10 cm
- **B** $\sqrt{5}$ cm
- **C** Non si può calcolare con questi dati
- **D** 5 cm
- **E** 2 cm

---

60 **Sia α un angolo che misura 60 gradi. Quanto misura α in radianti?**

- **A** $\frac{\pi}{4}$
- **B** $\frac{2\pi}{3}$
- **C** $\frac{\pi}{3}$
- **D** $-\frac{\pi}{6}$
- **E** $\frac{\pi}{6}$

FOGLIO DELLE RISPOSTE

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

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

CHIAVE DELLE RISPOSTE

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

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

© TestBuddy

PROFESSIONI SANITARIE 2025

RIFALLA NELL'APP

2025

Inquadra il QR oppure apri

app.testbuddy.it

PROVE UFFICIALI DEGLI ANNI PASSATI

TESTBUDDY.IT