PROVE UFFICIALI DEGLI ANNI PASSATI

TEST MEDICINA 2020

A B C D E

FAC-SIMILE DA SVOLGERE

Risposte in ordine casuale e foglio delle risposte

ALLENATI SULL'APP TESTBUDDY

TESTBUDDY.IT

COSA TROVI IN QUESTO DOCUMENTO

Prova di ammissione Medicina 2020, pubblicata dal Ministero dell'Università e della Ricerca (accessoprogrammato.mur.gov.it). Versioni, soluzioni e commenti di TestBuddy, che non è collegata al Ministero.

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

Test di Ragionamento logico e Cultura generale	22 quesiti
Test di Biologia	18 quesiti
Test di Chimica	11 quesiti
Test di Fisica e Matematica	8 quesiti
Totale	**59 quesiti**

In questa versione ci sono **59 domande su 60** della prova, quelle con la nostra soluzione commentata; la prova intera è nel file «prova originale».

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.

TEST DI RAGIONAMENTO LOGICO E CULTURA GENERALE

1 **Chi è l'autore del romanzo fantasy Il Signore degli Anelli?**

- A Isaac Asimov
- B Vladimir D. Nabokov
- C Joanne K. Rowling
- D John R. R. Tolkien
- E Clive S. Lewis

2 **Quale fra le seguenti non è un'opera di Sigmund Freud?**

- A Al di là del bene e del male
- B Totem e tabù
- C L'interpretazione dei sogni
- D Introduzione al narcisismo
- E L'Io e L'es

3 **A quale termine corrisponde la seguente definizione: "Soldato che esercita volontariamente il mestiere delle armi mettendosi al soldo di chi lo arruola temporaneamente"**

- A Congiurato
- B Mercenario
- C Giannizzero
- D Sicario
- E Cospiratore

4 **L'art. 76 della Costituzione della Repubblica Italiana recita: "L'esercizio della funzione legislativa non può essere delegato al ..... se non con determinazione di principi e criteri direttivi e soltanto per un tempo limitato e per oggetti definiti".**
Quale fra le seguenti proposte completa correttamente l'articolo?

- A Governo
- B Consiglio Superiore della Magistratura
- C Il Presidente del Consiglio dei Ministri
- D Ministro di Grazia e Giustizia
- E Presidente della Repubblica

5 **Quale fra le seguenti coppie non è formata da termini sinonimi?**

A Stretto – Canale
B Limpido – Argentino
C Scabro – Liscio
D Forte – Bastione
E Miraggio – Fata Morgana

---

6 **Chi è ritenuto il fondatore della medicina scientifica in Grecia?**

A Epicuro
B Pericle
C Leucippo
D Ippocrate
E Esculapio

---

7 **Se a Roma sono le 19 del 04 settembre 2020 in quale delle seguenti città è già 05 settembre 2020?**

A Cape Town
B Bombay
C Seul
D Lima
E Baku

---

8 **Nel nostro emisfero l'estate è iniziata il 20 giugno. In quel giorno, dove il sole si trovava allo zenit?**

A Tropico del capricorno
B Polo nord
C Polo sud
D Tropico del cancro
E Equatore

---

9 **Chi progettò e guidò la costruzione del primo reattore nucleare a fissione, che produsse la prima reazione nucleare a catena controllata?**

A Julius Robert Oppenheimer
B Enrico Fermi
C Marie Curie
D Niels Bohr
E Albert Einstein

---

10 **Quale delle seguenti sequenze ripropone il corretto ordine cronologico degli ultimi quattro Presidenti della Repubblica Italiana?**

- A Mattarella – Napolitano – Scalfaro – Ciampi
- B Mattarella – Napolitano – Ciampi – Scalfaro
- C Mattarella – Ciampi – Scalfaro –Napolitano
- D Mattarella – Scalfaro – Ciampi –Napolitano
- E Mattarella – Ciampi – Napolitano – Scalfaro

---

11 **Quale autore, nelle opere sui robot, enunciò le sue tre leggi della robotica:**
Prima Legge: Un robot non può recare danno a un essere umano, né può permettere che, a causa del suo mancato intervento, un essere umano riceva danno.
Seconda Legge: Un robot deve obbedire agli ordini impartiti dagli esseri umani, a meno che questi ordini non contrastino con la Prima Legge.
Terza Legge: Un robot deve salvaguardare la propria esistenza, a meno che questa autodifesa non contrasti con la Prima o la Seconda Legge.

- A John R. R. Tolkien
- B Clive S. Lewis
- C Vladimir D. Nabokov
- D Joanne K. Rowling
- E Isaac Asimov

---

12 **La sindrome respiratoria acuta grave dovuta a corona virus è stata registrata per la prima volta in Cina nel 2002. Come viene comunemente chiamata l'infezione provocata da questo corona virus?**

- A SARS
- B EBOLA
- C MERS
- D HIV
- E SPAGNOLA

---

13 **Quale delle seguenti parole ha un nesso semantico sia con sollecito che con polizia?**

- A Sirene
- B Celere
- C Reparto
- D Premuroso
- E Rapido

---

14 **A differenza delle altre piscine di Nizza, nel 2019 la piscina Thalasso ha aumentato le iscrizioni rispetto al 2018. Il motivo di tale aumento è stato l'introduzione di corsi di hydrospinning. Quale delle seguenti conclusioni non può essere dedotta dalla precedente affermazione?**

- **A** Nel 2019 almeno una piscina di Nizza ha registrato un incremento di iscrizioni rispetto al precedente anno
- **B** Tutte le altre piscine di Nizza hanno registrato nel 2019 un decremento diiscrizioni rispetto al 2018
- **C** Nel 2019 nessuna piscina di Nizza ad esclusione della Thalasso ha registrato un incremento di iscrizioni
- **D** Nel 2018 la piscina Thalasso non offriva corsi di hydrospinning
- **E** L'introduzione di corsi di hydrospinning è risultato determinante nell'aumento del numero di iscritti alla piscina Thalasso

---

15 **In quanti modi Enea può modificare la bandiera del Giappone (sfondo bianco con cerchio rosso al centro) utilizzando per il cerchio un colore primario additivo (Rosso, Verde, Blu) e per lo sfondo i colori bianco o nero?**

- **A** 8
- **B** 5
- **C** 6
- **D** 11
- **E** 12

---

16 **Sia m = (n + 1)(n + 2)(n + 3) un numero di tre cifre ed n numero naturale, per quanti valori di n il numero m è divisibile per 7?**

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

---

17 **Nicolò, Giorgio e Enea sono tre amici, due di loro sono nati a Roma. Sapendo che: se Nicolò è nato a Roma anche Giorgio è nato a Roma, se Enea è nato a Roma anche Nicolò è nato a Roma e che uno tra Enea e Giorgio è nato a Milano, si può dedurre che:**

- **A** Giorgio è nato a Roma, Nicolò a Milano
- **B** Enea è nato a Roma, Giorgio a Milano
- **C** I tre amici sono tutti nati a Roma
- **D** Nicolò è nato a Milano, Enea a Roma
- **E** Giorgio e Nicolò sono nati a Roma

---

18 **Enea e i suoi amici, in tutto meno di dieci persone, si recano ad un ristorante con menu a prezzi fissi: il prezzo per un secondo di carne è 11 € mentre per un secondo di pesce 13 €. Se Enea e i suoi amici hanno speso 107 € per i secondi, quanti secondi di pesce hanno ordinato?**

A 2
B 4
C 9
D 5
E 7

---

19 **L'oro lavorato possiede il 75 % di oro mentre la parte rimanente è presentata da alcuni metalli che permettono di aumentarne la rigidità e variarne il colore. La gioielleria di Tommaso è famosa per gli anelli in oro verde realizzato con il 12,5 % di rame e il 12,5 % di argento. Se Tommaso ha in magazzino 12 g di argento, 28 g di rame e 60 g di oro, quanti grammi di oro verde può realizzare al massimo?**

A 88
B 72
C 74
D 96
E 80

---

20 **Nel club "Amici della Lirica" di cui Alice è la nuova presidente, ogni socio ha diritto di voto. Alice ha avuto il triplo dei voti dell'altro candidato alla carica ed è stata eletta con il 66 % esatto dei voti degli aventi diritto. Sapendo che 18 soci non hanno votato e che non vi sono state schede bianche o nulle, qual è il numero degli iscritti al club?**

A 150
B 166
C 114
D 132
E 128

---

21 **Il formato carta indica la dimensione (lunghezza e larghezza) di un foglio di carta. Lo standard internazionale del formato carta, l'ISO 216, prevede un rapporto pari a $\sqrt{2}$ fra lunghezza e larghezza del foglio. Il formato iniziale è denominato A0, i successivi formati (A1, A2, A3, …) si ottengono sempre dividendo a metà il formato precedente lungo il lato più lungo. Riferendosi alla lunghezza iniziale LU e alla larghezza iniziale LA del formato A0 a quale delle seguenti frazioni corrisponde la lunghezza del formato A4?**

A LU/8
B LA/4
C LA/8
D LU/4
E LA/2

---

22 **Definito nell'insieme dei numeri reali l'operatore ◊ dalla relazione a ◊ b = ab – a – b, qual è il valore dell'espressione (a ◊ b) ◊ c – (a ◊ c) ◊ b?**

A 2c + ab
B a - 2ac
C b + 2c
D 2b – 2c
E a + bc

TEST DI BIOLOGIA

23 **I granulociti eosinofili sono**

A leucociti
B linfociti
C prodotti dal sistema nervoso
D prodotti dal tessuto osseo
E piastrine

24 **Il nefrone è**

A una ghiandola annessa all'apparato genitale maschile
B una ghiandola endocrina
C l'unità funzionale del rene
D una ghiandola esocrina
E l'unità funzionale del sistema nervoso

25 **Il capside è**

A l'involucro dei batteri
B la parte proteica della membrana nucleare
C presente solo nelle cellule eucariotiche
D l'involucro dei virus
E la parte proteica della membrana citoplasmatica delle cellule eucariotiche

26 **Quale delle strutture sotto elencate appartiene al sistema di conduzione del cuore?**

A L'arteria coronaria sinistra
B La valvola tricuspide
C La vena cava superiore
D L'aorta ascendente
E Il nodo senoatriale

27 **Individuare, tra le seguenti affermazioni, quella ERRATA:**

A il secreto delle cellule delle isole pancreatiche viene riversato nelsangue
B il pancreas è una ghiandola a secrezione esocrina
C il prodotto della secrezione pancreatica viene riversato nello stomaco
D il pancreas è una ghiandola a secrezione endocrina
E il pancreas produce enzimi digestivi

28 **È corretto affermare che nel midollo spinale**

A le cellule di Schwann si avvolgono intorno al corpo cellulare neuronale
B la sostanza bianca è formata in gran parte da corpi cellulari di neuronimotori
C gli oligodendrociti formano la guaina mielinica degli assoni
D non vi sono rivestimenti meningei
E le corna dorsali di sostanza grigia contengono corpi cellulari di neuronimotori

---

29 **In un celebre esperimento Hershey e Chase per dimostrare se il materiale genetico fosse composto da proteine o da acidi nucleici marcarono il fago T2 con isotopi radioattivi utilizzando alternativamente 35S e 32P perché**

A l'isotopo 35S viene inglobato nell'acido nucleico del virus
B l'isotopo 35S viene inglobato nell'acido nucleico del virus e l'isotopo 32P nel capsidevirale
C gli isotopi 35S e 32P vengono inglobati nell'acido nucleico del virus
D entrambi gli isotopi marcati vengono inglobati nel capside delvirus
E l'isotopo 35S viene inglobato nelle proteine del capside virale e l'isotopo 32P nell'acido nucleico del virus

---

30 **Una donna di gruppo sanguigno 0 Rhsposa un uomo AB Rh+ eterozigote per il fattore Rh. Quale, tra quelli proposti, potrebbe essere il gruppo sanguigno del figlio?**

A 0Rh-
B 0Rh+
C ABRh-
D BRh-
E ABRh+

---

31 **È possibile osservare a fresco il vacuolo di alcune cellule di petali di fiori perché contengono pigmenti antocianici. Se si preparano 2 vetrini, uno con una soluzione ipotonica e l'altro con una soluzione ipertonica si può notare nel primo caso un rigonfiamento del vacuolo, nel secondo caso un restringimento del vacuolo. Questo fenomeno è dovuto a:**

A diffusione semplice
B diffusione facilitata
C passaggio contro gradiente di concentrazione
D trasporto attivo
E osmosi

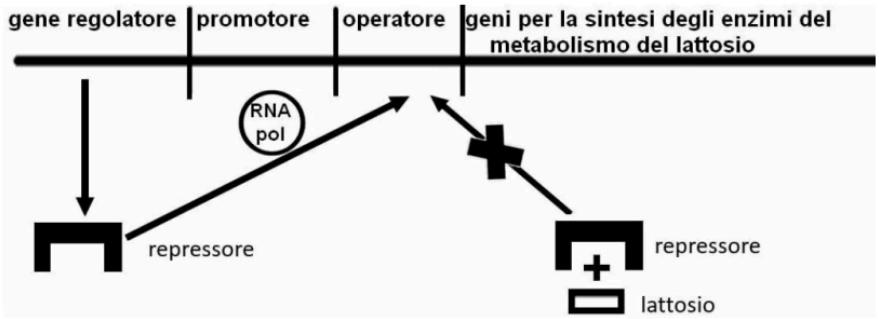
---

32 **La sequenza nucleotidica AUGCCAUGGAAGAGA codifica per gli amminoacidi Met-Pro- Trp-Lys-Arg.**
Una mutazione che provocasse la sostituzione del nono nucleotide contenente guanina con un nucleotide contenente adenina (G → A) comporterebbe:

- A la sostituzione dell'amminoacido Trp nella catena proteica
- B nessuna modifica grazie alla ridondanza del codice genetico
- C la terminazione della catena proteica con l'amminoacido Trip perché la tripletta che si verrebbe a formare è una tripletta distop
- D la terminazione della catena proteica con l'amminoacido Pro perché la nuova tripletta che si verrebbe a formare è una tripletta distop
- E la perdita dell'amminoacido Lys

33 **In figura è rappresentato uno schema della sequenza genica che costituisce l'operone Lac (sequenza genica che regola la produzione delle lattasi) dei procarioti.**

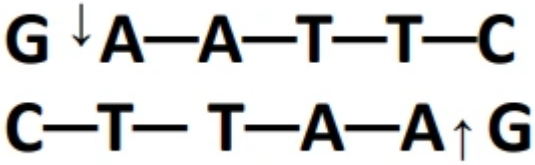
Si tratta di una sequenza regolatrice che determina la produzione di lattasi:



- A quando è presente lattosio nel mezzo di coltura
- B non è influenzata dalla presenza di lattosio nel mezzo di coltura
- C quando è necessaria la sintesi del lattosio
- D quando non è presente lattosio nel mezzo di coltura
- E quando la quantità di lattosio è troppo elevata

34 **Gli enzimi di restrizione ricavati da batteri sono utilizzati nelle tecniche di DNA ricombinante. L'enzima EcoRI taglia il DNA nella sequenza**

Quando viene usato per tagliare la sequenza
5'…ATCGAATTCGGACTAA…3'
3'…TAGCTTAAGCCGGATT…5'
quanti frammenti di DNA si formano?



- **A** Non si formano frammenti
- **B** 2 con estremità coesive
- **C** 2 con estremità piatte
- **D** 3 con estremità coesive
- **E** 3 con estremità piatte

35 **In quale fase del ciclo cellulare si trovano le cellule del muscolo cardiaco di un individuo adulto?**

- **A** G1
- **B** G0
- **C** S
- **D** M
- **E** G2

36 **Alla fine della I divisione meiotica:**

- **A** i cromosomi omologhi si separano
- **B** i cromatidi di ogni cromosoma sono uguali tra loro
- **C** i cromatidi fratelli si separano
- **D** si formano 4 cellule aploidi
- **E** avviene la replicazione del DNA

37 **Quale dei seguenti accoppiamenti tra struttura cellulare e funzione svolta è corretto?**

- **A** Citoscheletro – Digestione intracellulare
- **B** Reticolo endoplasmatico liscio – Sintesi delle proteine
- **C** Nucleolo – Sintesi di RNA ribosomiale
- **D** Apparato di Golgi – Movimento cellulare
- **E** Lisosomi – Respirazione cellulare

38 **Quale dei seguenti organelli non fa parte del sistema delle endomembrane?**

A Lisosomi
B Mitocondrio
C Reticolo endoplasmatico liscio
D Reticolo endoplasmatico ruvido
E Apparato di Golgi

---

39 **Quali molecole prodotte durante la fase luminosa della fotosintesi verranno utilizzate nel Ciclo di Calvin?**

A NADPH e O_2
B CO_2 e ADP
C ATP e NADPH
D H_2O e O_2
E Zuccheri e H_2O

---

40 **Nelle piante terrestri le cellule della radice non contengono**

A membrana cellulare
B nucleo
C vacuolo
D mitocondri
E cloroplasti

TEST DI CHIMICA

41 **La Hausmannite $(MnO \cdot Mn_2O_3)$ è un minerale dal quale è possibile ottenere manganese in forma metallica secondo la seguente reazione:**

$aMnO \cdot Mn_2O_3 + bAl \rightarrow cAl_2O_3 + dMn$

Quale delle seguenti combinazioni di coefficienti stechiometrici - a, b, c, d - deve essere utilizzata per bilanciare la reazione?

A) a = 3; b = 8; c = 4; d = 9
B) a = 2; b = 4; c = 2; d = 6
C) a = 3; b = 4; c = 8; d = 9
D) a = 1; b = 4; c = 2; d = 3
E) a = 3; b = 6; c = 3; d = 6

42 **Quale sarà la concentrazione molare (M) di una soluzione di $Sr(OH)_2$ che possiede un pH uguale a 12?**

A) 5×10^{-3} M
B) 0,1 M
C) 1×10^{-12} M
D) 2 M
E) 1×10^{-2} M

43 **Quale delle seguenti coppie di molecole è tale per cui un membro della coppia può stabilire interazioni dipolo permanente – dipolo permanente con l'altro membro?**

A) O_2, H_2
B) F_2, Cl_2
C) H_2Se, F_2
D) $HCl, CHCl_3$
E) H_2, H_2O

44 **Ad un palloncino contenente 1,0 moli di elio gas a 25 °C vengono aggiunte altre 3,0 moli di elio. Se la temperatura resta costante e il volume del palloncino raddoppia, come sarà modificata la pressione rispetto a quella originale all'interno dello stesso palloncino?**

A) La pressione sarà doppia
B) La pressione sarà tre volte superiore
C) La pressione sarà quattro volte superiore
D) La pressione sarà la metà
E) La pressione non sarà modificata

45 **Quale fra le seguenti affermazioni riguardanti molecole organiche è corretta?**

A Le aldeidi non contengono il gruppo carbonilico
B Le ammidi contengono il gruppo carbonilico
C Gli alcoli contengono sempre legami covalenti doppi
D Gli alcheni includono sempre legami carbonio-carbonio tripli
E Le ammidi non contengono alcun atomo di azoto

---

46 **La configurazione elettronica dello ione Li^+ è rappresentata da:**

A $1s^2 2s^1$
B $1s^1 2s^1 2p^1$
C $1s^1 2s^2$
D $1s^1$
E $1s^2$

---

47 **In quale dei seguenti composti è rispettata la regola dell'ottetto?**

A BF3
B NF3
C NO
D Br O_2
E PF5

---

48 **Per quale di queste molecole si può prevedere una geometria ottaedrica?**

A SF_4
B BF_3
C SeF_6
D BrF_3
E PF_5

---

49 **Una camera di scoppio contiene 10 moli di H_2 e 7 moli di O_2. Quante moli saranno complessivamente presenti in seguito all'esplosione di questa miscela?**

A 12
B 3
C 10
D 7
E 17

---

50 **Il matraccio più adatto per sciogliere 10 g di NaOH (Massa molare = 40 g/mol) e ottenere una soluzione 5,0 M avrà un volume pari a:**

- **A** 5 L
- **B** 50 mL
- **C** 10 mL
- **D** 100 mL
- **E** 1 L

---

51 **In opportune condizioni il prodotto di solubilità di $Zn(OH)_2$ è $1,2 \cdot 10^{-17}$**
Quale delle seguenti affermazioni è corretta?

- **A** La solubilità di $Zn(OH)_2$ non varia se si aggiunge NaOH in soluzione
- **B** Il prodotto di solubilità di $Zn(OH)_2$ varia se si aggiunge $ZnCl_2$ in soluzione
- **C** Il prodotto di solubilità di $Zn(OH)_2$ non dipende dalla temperatura
- **D** La solubilità di $Zn(OH)_2$ non varia se si aggiunge $ZnCl_2$ in soluzione
- **E** Il prodotto di solubilità di $Zn(OH)_2$ non dipende dal pH

TEST DI FISICA E MATEMATICA

53 **Nel triangolo isoscele ABC la mediana AM misura 5 cm e la tangente dell'angolo ACB è 5/13. Qual è la misura, in cm, della base BC?**

A 5
B 18
C 10
D 13
E 26

54 **Per rappresentare il grafico di equazione $4x^2 - y^2 = 0$, cosa si devedisegnare?**

A Un'iperbole
B Un'ellisse
C Una coppia di rette
D Una circonferenza
E Una parabola

55 **Quali sono le soluzioni dell'equazione $4^x + 2^{3x} + 16 = 0$?**

A Tutti i numeri reali
B x = 0
C x = 0 e x = 1
D x = 2 e x = 1
E L'equazione non ha soluzioni reali

56 **Quali sono le soluzioni reali della disequazione $|x - 1| < |x|$?**

A x > 0
B $x < 0$ o $x > \frac{1}{2}$
C $x > \frac{1}{2}$
D $x \neq 0$
E $x < \frac{1}{2}$

57 **Un punto si muove nel piano xy, le sue proiezioni sugli assi cartesiani seguono le leggi:**
{ x = 3t^2
{ y = 4t^2
Quale delle seguenti affermazioni relative al moto del punto è vera?

A Il moto è rettilineo uniformemente accelerato con a = 10 $\mathrm{m/s^2}$
B Il moto è rettilineo uniformemente accelerato con a = 5 $\mathrm{m/s^2}$
C Il moto è parabolico con a = 12 $\mathrm{m/s^2}$
D Il moto è rettilineo uniforme con v = 5 m/s
E Il moto è rettilineo uniforme con v = 10 m/s

---

58 **Una molla ha costante elastica pari a 8 N/m, quale massa si deve sospendere alla molla affinché oscilli con periodo T = 1 s?**

A 5 kg
B 0,2 kg
C 2 kg
D 1 kg
E 0,6 kg

---

59 **Un gas ha un volume di 3 $\mathrm{m^3}$ ed una pressione di 5 atm. Se si mantiene costante la temperatura, quale volume avrà il gas se si impone una pressione di 15 atm?**

A 2 $\mathrm{m^3}$
B 0,5 $\mathrm{m^3}$
C 3 $\mathrm{m^3}$
D 1 $\mathrm{m^3}$
E 5 $\mathrm{m^3}$

---

60 **Considerati quattro condensatori C1, C2 rispettivamente di 8 μF e 12 μF in serie tra loro ed in parallelo con C3 di 20 μF e C4 di 5 μF, qual è la capacità equivalente del sistema?**

A 29,8 μF
B 24,8 μF
C 45 μF
D 45 mF
E 29,8 mF

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	53	A B C D E
13	A B C D E	33	A B C D E	54	A B C D E
14	A B C D E	34	A B C D E	55	A B C D E
15	A B C D E	35	A B C D E	56	A B C D E
16	A B C D E	36	A B C D E	57	A B C D E
17	A B C D E	37	A B C D E	58	A B C D E
18	A B C D E	38	A B C D E	59	A B C D E
19	A B C D E	39	A B C D E	60	A B C D E
20	A B C D E	40	A B C D E		

CHIAVE DELLE RISPOSTE

Vale per questa versione TestBuddy: le risposte sono in ordine diverso dalla prova ufficiale.

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

TEST MEDICINA 2020

RIFALLA NELL'APP

2020

Inquadra il QR oppure apri

app.testbuddy.it

PROVE UFFICIALI DEGLI ANNI PASSATI

TESTBUDDY.IT