PROVE UFFICIALI DEGLI ANNI PASSATI

TEST MEDICINA

2024

A B C D E

2ª SESSIONE · 30 LUGLIO

FAC-SIMILE DA SVOLGERE

Risposte in ordine casuale e foglio delle risposte

ALLENATI SULL'APP TESTBUDDY

TESTBUDDY.IT

COSA TROVI IN QUESTO DOCUMENTO

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

Competenze di lettura e conoscenze acquisite negli studi	4 quesiti
Ragionamento logico e problemi	5 quesiti
Biologia	23 quesiti
Chimica	15 quesiti
Fisica e Matematica	12 quesiti
Totale	**59 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.

COMPETENZE DI LETTURA E CONOSCENZE ACQUISITE NEGLI STUDI

1 **Cosa indica il termine greco "Decameron", titolo di un'opera di Boccaccio?**

- A Le dieci novelle raccontate dai protagonisti
- B Le dieci stanze della casa in cui si ritrovano i protagonisti
- C I dieci giovani amici protagonisti dell'opera
- D Le dieci giornate in cui si svolge l'azione
- E Le cento novelle raccolte nell'opera

2 **Quale alternativa è coerente con il contenuto del brano seguente?**
Gli animali sono eterotrofi e come tali devono, per il loro fabbisogno energetico, assumere dall'esterno sostanze organiche già formate, proteine, zuccheri e grassi già presenti in forma organizzata negli alimenti. Il problema degli animali non è dunque quello, tipico delle piante, di comporre sostanze organiche, ma semmai quello di scomporre tali sostanze organiche in molecole più piccole, tali che dal mondo esterno possano entrare, varcando la membrana cellulare, nel mondo interno delle cellule. A tale scopo, gli alimenti vengono sottoposti a una serie di trattamenti, meccanici e biochimici, capaci di isolarne le molecole organiche costitutive.

- A Proteine, zuccheri e grassi devono diventare sostanze organiche, affinché gli animali possano nutrirsene
- B Gli animali devono isolare le molecole organiche costitutive degli alimenti per nutrirsene
- C A differenza delle piante, che compongono le sostanze organiche, gli animali le scompongono, cibandosi esclusivamente di piante
- D La filosofia alimentare degli animali e delle piante è opposta, dato che gli uni devono assumere dall'esterno sostanze organiche già formate, mentre le altre le devono scomporre
- E Eterotrofi, gli animali soddisfano il loro fabbisogno energetico grazie alle membrane cellulari

3 **Quale alternativa riassume correttamente il brano seguente?**
Il '900 riceve dal secolo precedente l'impulso a proseguire sulla via delle ricerche espressive sempre più indipendenti dall'esperienza sensibile e sempre più estranee alla tradizione della nostra civiltà occidentale in una ormai consacrata libertà di temi. Le ricerche e i raggiungimenti si generano gli uni dagli altri con una velocità e con un'ampiezza di campo prima inusitate: il linguaggio di per sé universale dell'arte favorisce movimenti internazionali. Pittura e scultura, la cui distinzione va sempre più attenuandosi, producono immagini di tutte le possibili realtà, psichiche, razionali, inconsce, esistenziali fino alle casuali, dapprima in una posizione competitiva, per analogia o per contrasto, con la scienza e la tecnica, quindi affermando sempre più insistentemente la loro indipendenza dall'economia consumistica, il loro essere "altro" da tutto fino a realizzare "valori di comportamento".

A Ricerche espressive spregiudicate, distacco dall'esperienza, sguardo sull'esistenziale come sul casuale. Questi sono i temi dell'arte del '900, stretta tra consumismo, scienza e tecnica e alla ricerca di uno spazio proprio. Ma ciò che esprime è angoscia

B Il '900 produce un'arte aliena, staccata dalla tradizione occidentale precedente e volta esplorare l'inconscio, lo psichico, l'esistenziale, il casuale. Nemico è il consumismo, ma anche la scienza e la tecnica

C Nel '900, l'arte accentua il suo carattere di ricerca, di novità, di superamento di confini e di allontanamento dall'esperienza sensibile. Il suo anelito alle nuove realtà la porta ad affermarsi come un ambito assolutamente indipendente da ogni altro, che sfocia persino in nuovi valori di comportamento

D Sta forse nella raggiunta confusione tra pittura e scultura la cifra della trasformazione dell'arte nel '900: riflesso dell'allontanamento dall'esperienza sensibile e dell'ingresso dello psichico, dell'inconscio e del casuale tra i temi artistici

E Nuovi valori di comportamento sono quelli che l'arte del '900 pone al centro dell'attenzione. Ma deve rivendicare un proprio spazio, a costo di sottrarlo alla scienza e alla tecnica. Le sue irreali realizzazioni sono il veicolo di quelli

---

4 **Quale delle seguenti alternative riporta gli eventi nel corretto ordine cronologico?**

A Prima guerra d'indipendenza contro l'Impero austriaco - congresso di Vienna - spedizione dei Mille - Mazzini fonda la Giovine Italia - proclamazione del Regno d'Italia

B Congresso di Vienna - Mazzini fonda la Giovine Italia - prima guerra d'indipendenza contro l'Impero austriaco - spedizione dei Mille - proclamazione del Regno d'Italia

C Mazzini fonda la Giovine Italia - spedizione dei Mille - proclamazione del Regno d'Italia - prima guerra d'indipendenza contro l'Impero austriaco - congresso di Vienna

D Congresso di Vienna - spedizione dei Mille - prima guerra d'indipendenza contro l'Impero austriaco - Mazzini fonda la Giovine Italia - proclamazione del Regno d'Italia

E Prima guerra d'indipendenza contro l'Impero austriaco - congresso di Vienna - Mazzini fonda la Giovine Italia - spedizione dei Mille - proclamazione del Regno d'Italia

---

RAGIONAMENTO LOGICO E PROBLEMI

5 **Per comporre un codice in modo corretto si devono seguire le seguenti istruzioni: la C è subito a destra della T, e la N è compresa tra la E e la C. La E è alla destra della C e subito alla sinistra della G. La Z è alla destra della G, come la X, che però è alla sinistra della Z. Quale sequenza risulterà dall'esecuzione corretta delle istruzioni, letta da destra verso sinistra?**

- A TNCEGXZ
- B ZXGENCT
- C ZXGENTC
- D ZGXENCT
- E TCNGEXZ

6 **Ci sono tre scatole: D, E e F. Si sa che D pesa il quadruplo della somma tra E e F e che E pesa 10 g meno di F. Se F pesa 0,04 kg, quanti hg pesa D?**

- A 0,28
- B 2,8
- C 28
- D 280
- E 0,028

7 **Giacomo, Alessia e Romina appartengono alla stessa famiglia. La somma delle età di Giacomo e Romina è pari a 62 anni, quella tra l'età di Alessia e l'età di Giacomo è pari a 43 anni e la somma delle età di Alessia e Romina è pari a 55 anni. Quanti anni ha Romina?**

- A 37
- B 27
- C 35
- D 18
- E 25

8 **Quattro amici, tutti medici, si ritrovano a un convegno e durante il pranzo si siedono assieme a un unico tavolo rotondo. I loro nomi sono: Maria, Antonio, Cristina e Giacomo e di professione fanno, non nell'ordine: pediatra, chirurgo, neurologo, ortopedico. Chi fa il chirurgo è alla sinistra di Maria, mentre chi è neurologo siede di fronte ad Antonio. Cristina e Giacomo sono l'una vicino all'altro e alla sinistra dell'ortopedico è seduta una donna. Come si chiama il pediatra?**

- A O Antonio o Cristina, ma è impossibile stabilirlo
- B Maria
- C Cristina
- D Giacomo
- E Antonio

9 **Tutti i CUZ sono CW; nessun DE è CW; alcuni DE sono DR. Se le precedenti affermazioni sono vere, allora NON è certamente vero che:**

A alcuni CW potrebbero non essere CUZ
B qualche DR può essere CW
C non tutti i DR sono sicuramente anche DE
D nessun DR può essere CUZ
E nessun DE può essere CUZ

BIOLOGIA

10 **Quale delle seguenti affermazioni sui bioelementi è FALSA?**

- A Possono essere presenti in tracce negli esseri viventi
- B Possono essere presenti in concentrazioni elevate negli esseri viventi
- C Possono essere presenti in concentrazioni basse negli esseri viventi
- D Carbonio, ossigeno, idrogeno, azoto, fosforo, e zolfo rappresentano circa il 99% di tutta la materia vivente
- E Non rappresentano gli elementi chimici di base degli organismi vegetali

11 **Quale tra le componenti dell'elenco presenta dimensioni minori?**

- A Globulo rosso
- B Ribosoma
- C Mitocondrio
- D Ovulo
- E Piastrina

12 **La parete cellulare dei funghi è composta principalmente da:**

- A cellulosa
- B chitina
- C fosfolipidi
- D glicogeno
- E peptidoglicani

13 **Quale tra le seguenti strutture cellulari NON è presente nelle cellule procariote?**

- A Parete
- B Ribosoma
- C Pili
- D Mitocondri
- E Capsula

14 **Il diametro medio delle cellule eucariotiche può essere approssimativamente compreso tra:**

- A 10-100 mm
- B 10-100 µm
- C 10-100 pm
- D 10-100 dm
- E 10-100 nm

15 **Il DNA genomico all'interno della cellula eucariote si trova:**

- A nel nucleo associato a proteine istoniche
- B libero nel citoplasma
- C nel citoplasma sotto forma di un unico filamento circolare
- D nel nucleo sotto forma di un unico filamento circolare
- E nel nucleoide associato a proteine istoniche

16 **Indicare quale delle seguenti affermazioni sul DNA mitocondriale è vera.**

- A È trasmesso solo dal padre
- B Contiene circa 23.000 geni
- C È nel nucleo delle cellule eucariote
- D È più piccolo del DNA nucleare
- E È costituito da una serie di molecole lineari a singola elica

17 **I ribosomi delle cellule procariote sono composti da due subunità, una maggiore e una minore, chiamate rispettivamente:**

- A 30S e 10S
- B 50S e 30S
- C 60S e 40S
- D 80S e 70S
- E 40S e 20S

18 **Il trasporto di sostanze tra il nucleo e il citoplasma attraverso la membrana nucleare:**

- A avviene principalmente tramite i pori nucleari
- B non avviene
- C avviene tramite endocitosi
- D avviene tramite canali voltaggio-dipendenti
- E avviene per diffusione

19 **Quale tra le biomolecole elencate NON è presente nella membrana delle cellule animali?**

- A Sterolo
- B Fosfolipide
- C Glicolipide
- D Glicoproteina
- E Base azotata

20 **Quale delle seguenti affermazioni sugli enzimi è FALSA?**

A Diminuiscono la velocità con la quale avviene la reazione
B Non si consumano durante la reazione chimica
C Hanno azione specifica nei confronti di un substrato
D Abbassano l'energia di attivazione di una reazione chimica
E Sono efficaci anche in piccole dosi

21 **Quale tra le seguenti strutture è presente nei virus definiti "nudi"?**

A Mitocondri
B Reticolo endoplasmatico
C Capside
D Apparato del Golgi
E Lisosomi

22 **Quale dei seguenti meccanismi è identificato come trasporto PASSIVO?**

A Esocitosi
B Simporto
C Diffusione
D Uniporto
E Endocitosi

23 **Da quante curve fisiologiche è formata la colonna vertebrale?**

A 5 curve, 3 lordosi e 2 cifosi
B 4 curve, 2 cifosi e 2 lordosi
C 3 curve, 2 cifosi e 1 lordosi
D 3 curve, 2 lordosi e 1 cifosi
E 4 curve, 3 lordosi e 1 cifosi

24 **Il processo con cui si indica la divisione nucleare delle cellule viene chiamato:**

A Interfase
B Metafase
C Anafase
D Telofase
E Mitosi o cariocinesi

25 **Durante la meiosi, in cosa consiste il fenomeno del crossing-over?**

A Nella divisione del citoplasma della cellula madre
B Nella scomparsa dell'involucro nucleare
C Nella despiralizzazione dei cromosomi
D Nello scambio reciproco di segmenti di DNA fra cromosomi omologhi
E Nella condensazione della cromatina

---

26 **Il processo di mitosi dà origine a quali e quante cellule figlie?**

A Quattro cellule aploidi
B Due cellule aploidi
C Una cellula diploide
D Due cellule diploidi
E Quattro cellule diploidi

---

27 **Cosa succede durante la fase S del ciclo cellulare?**

A La divisione cellulare
B La sintesi del DNA
C La cellula va in quiescenza
D La sintesi di RNA e proteine ma non di DNA
E La divisione nucleare

---

28 **Da quale delle seguenti parti del sistema nervoso dipendono principalmente le emozioni, la memoria e l'apprendimento?**

A Dal midollo spinale
B Dal sistema limbico
C Dall'ipofisi
D Dal corpo calloso
E Dal tronco encefalico

---

29 **Un uomo affetto da ipercolesterolemia familiare, una malattia genetica a trasmissione dominante, sposato con una donna sana, ha avuto un figlio maschio e una figlia femmina affetti e un figlio maschio e una figlia femmina sani. Possiamo dedurre che:**

A la malattia è legata al cromosoma X
B l'uomo è eterozigote
C l'uomo è omozigote
D la malattia è legata al cromosoma Y
E la donna è eterozigote

---

30 **Le piante vascolari assorbono acqua dal terreno principalmente tramite:**

A l'apice radicale
B i peli del fusto
C gli idatodi
D i peli radicali
E la ligula

---

31 **A seguito di un reincrocio si ottiene una prole composta per il 50% da topi con coda lunga (carattere dominante) e per il 50% da topi con coda corta (carattere recessivo). Individuare tra le alternative quale rappresenta l'incrocio corretto.**

A Aa x Aa
B Aa x aa
C Aa x AA
D aa x aa
E A x a

---

32 **La circolazione sistemica ha origine:**

A nel ventricolo sinistro e porta sangue ossigenato ai tessuti
B nel ventricolo sinistro e porta sangue da ossigenare ai polmoni
C nell'atrio sinistro e porta sangue ossigenato ai tessuti
D nel ventricolo destro e porta sangue ossigenato ai tessuti
E nel ventricolo destro e porta sangue da ossigenare ai polmoni

---

CHIMICA

33 **Qual è il volume in litri di ossigeno gassoso necessario per far reagire 2 litri di metano secondo la reazione $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$ misurati nelle stesse condizioni di temperatura e pressione.**

A 1
B 6
C 4
D 2
E 5

34 **Se una mole di azoto \left(\mathrm{N}_2\right) pesa 28 grammi, allora:**

A un grammoatomo di azoto pesa 14 u.m.a.
B 28 molecole di azoto pesano 1 grammo
C il peso atomico dell'azoto è 28 u.m.a.
D il peso atomico dell'azoto è 14 u.m.a.
E una molecola di azoto occupa un volume di 22,4 litri

35 **Quale tra i seguenti elementi ha la più elevata energia di prima ionizzazione?**

A Si
B S
C Mg
D Al
E Na

36 **La formula bruta del fosfato di calcio è:**

A $Ca_3(PO)_5$
B $Ca_3(PO_4)_2$
C $3Ca(PO_4)_2$
D $Ca_3(P_5O)_4$
E $Ca_3(HPO_4)_2$

37 **Quale delle seguenti formule chimiche NON è possibile?**

A $Ca(H_2PO_4)_2$
B $NaClO_4$
C $PbCO_3$
D $Ca(BO_3)_2$
E $KMnO_4$

38 **L'innalzamento della temperatura di ebollizione di una soluzione acquosa dipende:**

A nessuna delle altre alternative è corretta
B soltanto dalla natura del soluto
C dalla concentrazione e dalla natura del soluto
D soltanto dal peso molecolare del soluto
E soltanto dal numero di particelle di soluto in soluzione

---

39 **L'atomo di alluminio deve:**

A acquisire 4 elettroni per conseguire l'ottetto
B perdere 3 elettroni per conseguire l'ottetto
C perdere 5 elettroni per conseguire l'ottetto
D acquisire 3 elettroni per conseguire l'ottetto
E perdere 4 elettroni per conseguire l'ottetto

---

40 **Individuare la reazione di decomposizione**

A $2NaHCO_3 \rightarrow Na_2CO_3 + CO_2 + H_2O$
B $NH_4Cl + KOH \rightarrow NH_3 + KCl + H_2O$
C $5C + 2P_2O_5 \rightarrow 5CO_2 + P_4$
D $Cl_2 + H_2 \rightarrow 2HCl$
E $2Mg + SiO_2 \rightarrow 2MgO + Si$

---

41 **Viene data una soluzione acquosa di glucosio e saccarosio. Sapendo che la frazione molare del glucosio è 0,07, quale tra le seguenti opzioni è corretta?**

A La frazione molare del saccarosio è sicuramente maggiore di quella del glucosio essendo il saccarosio un disaccaride
B La frazione molare del saccarosio è 0,07 e quella dell'acqua 0,7
C La frazione molare dell'acqua è 1 essendo il solvente
D La somma della frazione molare di acqua e saccarosio è pari a 1
E La frazione molare del saccarosio è 0,08 e quella dell'acqua 0,85

---

42 **Il legame chimico tra gli atomi di carbonio nell'etano è un legame di tipo:**

A metallico
B dativo
C covalente apolare
D covalente polare
E ionico

---

43 **Il suffisso -ico della terminologia comune degli ossidi, indica l'ossido:**

A in cui il metallo ha il numero di ossidazione maggiore
B in cui il metallo forma un legame covalente omopolare con l'ossigeno
C a maggior contenuto di ossigeno
D in cui non è presente ossigeno
E in cui il metallo ha numero di ossidazione $+1$

---

44 **Quale aspetto della chimica è governato dalla regola di Hund?**

A Il trasferimento di elettroni da un gruppo funzionale all'altro in una reazione chimica
B La reattività dei gruppi funzionali alcolici
C L'affinità elettronica delle molecole organiche
D Il riempimento progressivo degli orbitali degeneri
E La rappresentazione della struttura delle molecole attraverso linee

---

45 **Individuare tra i seguenti elementi quello che può formare legami ionici con il cloro.**

A Se
B C
C P
D Mg
E F

---

46 **Quale delle seguenti alternative è corretta rispetto alla saponificazione?**

A È la reazione di formazione dei fosfolipidi
B È la reazione di sintesi dei trigliceridi
C È una reazione di sintesi delle basi
D È una reazione di idrolisi di esteri
E È la reazione di riduzione di acidi grassi

---

47 **Qual è il nome tradizionale dell'acido ossigenato del fosforo che ha formula $H_4P_2O_7$?**

A Acido ortofosforico
B Acido pirofosforico
C Acido metafosforoso
D Acido ortofosforoso
E Acido metafosforico

FISICA E MATEMATICA

48 **Una batteria fornisce una differenza di potenziale pari a 1,5 V. L'intensità di corrente nel circuito vale 30 mA. Che valore ha la resistenza del resistore nel circuito?**

A 50 Ω
B 0,05 Ω
C 0,045 Ω
D 45 Ω
E 6 Ω

49 **Il getto d'acqua del rubinetto impiega 20 min per riempire una tanica da 200 litri d'acqua. Quanto vale la portata volumetrica?**

A circa 10 m^3/s
B circa 0,00017 m^3/s
C circa 17 m^3/s
D circa 4.000 m^3/s
E circa 100 m^3/s

50 **Una forza costante di 30 N agisce su un oggetto per 10 secondi. Qual è l'impulso risultante?**

A 30 N
B 3 Ns
C 3 N
D 300 Ns
E 15 Ns

51 **Un vettore è scomposto lungo due direzioni x e y perpendicolari tra loro. Le sue componenti su x e su y valgono rispettivamente 3 e 4. Quanto misura il modulo del vettore?**

A 14
B 5
C 1
D 7
E 25

52 **Quale delle seguenti affermazioni relative a un circuito elettrico con resistori e condensatori è errata?**

A La capacità equivalente di condensatori in serie è pari alla somma delle singole capacità
B La resistenza equivalente di resistori in serie è pari alla somma delle singole resistenze
C La resistenza equivalente di resistori in parallelo è pari al prodotto delle singole resistenze diviso per la loro somma
D La capacità equivalente di condensatori in parallelo è pari alla somma delle singole capacità
E La capacità equivalente di condensatori in serie è pari al prodotto delle singole capacità diviso per la loro somma

---

53 **Quale legge dei circuiti elettrici stabilisce che la somma algebrica delle intensità di tutte le correnti confluenti in un nodo è nulla?**

A Terza legge di Kirchhoff
B Legge di Ohm
C Seconda legge di Kirchhoff
D Legge di Gauss
E Prima legge di Kirchhoff

---

54 **Con quale delle seguenti formule possiamo calcolare il modulo del campo elettrico E generato da una carica puntiforme Q nel vuoto?**

A $E = k_0 \cdot Q$
B $E = k_0 \cdot (Q/r^2)$
C $E = Q/r^2$
D $E = Q/r$
E $E = k_0 \cdot (Q/r)$

---

55 **Quale tra le seguenti equazioni rappresenta un'iperbole con un fuoco in (4 ; 0) e un vertice in (3; 0)?**

A $y^2/9 + x^2/5 = 1$
B $y^2/8 - x^2/5 = 1$
C $x^2/9 - y^2/25 = 1$
D $x^2/3 - y^2/5 = 1$
E $x^2/9 - y^2/7 = 1$

---

57 **Quanto vale lo sviluppo dell'espressione $(3ax - 5ay)^2$?**

A $9a^2x^2 - 30a^2xy + 25a^2y^2$
B $9a^2x^2 - 25a^2y^2$
C $9a^2x^2 + 25a^2y^2$
D $9a^2x^2 - 15axy + 25a^2y^2$
E $9a^2x^2 - 30x^2y^2 + 25a^2y^2$

---

58 **Al variare del parametro k, quale delle seguenti equazioni rappresenta un fascio di rette parallele con coefficiente angolare m = 2?**

A $2ky + 3x + 2k = 0$
B $2y + 3x + 2k = 0$
C $3ky + 8x - 4k = 0$
D $3y - 6x - 4k = 0$
E $2y + 2kx + 5k = 0$

---

59 **Quanto vale il rapporto tra il volume e la superficie di un cilindro di raggio 6 cm e altezza 12 cm?**

A 2 cm
B 4 cm
C 1,5 cm
D 0,5 cm
E 1 cm

---

60 **Risolvere la seguente disequazione:**
$-6x + (1/2 - x)(1/2 + x) - 9(-1)^2 < 0$

A $x < -5/2$
B $x < -7/2 \vee x > -5/2$
C $-7/2 < x < -5/2$
D $x < 5/2 \vee x > 7/2$
E $5/2 < x < 7/2$

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		

CHIAVE DELLE RISPOSTE

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

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

TEST MEDICINA 2024

RIFALLA NELL'APP

2024

Inquadra il QR oppure apri

app.testbuddy.it

PROVE UFFICIALI DEGLI ANNI PASSATI

TESTBUDDY.IT