PROVE UFFICIALI DEGLI ANNI PASSATI

TEST VETERINARIA

2021

A B C D E

FAC-SIMILE DA SVOLGERE

Risposte in ordine casuale e foglio delle risposte

COSA TROVI IN QUESTO DOCUMENTO

Prova di ammissione Veterinaria 2021, 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 Cultura generale e Ragionamento logico	22 quesiti
Test di Chimica	16 quesiti
Test di Biologia	15 quesiti
Test di Fisica e Matematica	6 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 CULTURA GENERALE E RAGIONAMENTO LOGICO

1 **Quale tra le serie A, B, C, D, E è coerente con tutte le serie 1), 2) e 3)?**
1) vialone, riso, cereali, graminacee, vegetali
2) N,Z,Q,R,C
3) quadrati, rombi, parallelogrammi, quadrilateri, poligoni

- A bassethound, bassotto, beagle, boxer, bulldog
- B Arezzo, Lucca, Grosseto, Pisa, Siena
- C avena, frumento, mais, orzo, segale
- D Città del Vaticano, San Marino, Lussemburgo, Andorra, Liechtenstein
- E tigri, felini, carnivori, mammiferi, animali

2 **Quale delle seguenti parole ha un nesso semantico sia con spesa che con passaggio?**

- A Prezzo
- B Transito
- C Uscita
- D Adito
- E Salasso

3 **Qual è la coppia anomala rispetto alle altre?**

- A spiantato – antipasto
- B ortica – torcia
- C palude – pedule
- D regina – gerani
- E pirata– patria

4 **L'età media dei partecipanti alla festa di Alice è 24 anni. Se l'età media degli uomini è di 26 anni e quella delle donne 21, qual è il rapporto fra il numero degli uomini e quello delle donne presenti alla festa di Alice?**

- A 2/3
- B 4/5
- C 3/2
- D 2
- E 5/4

5 **Se: @ + @ = § + § + § e # = @ + § + § quale/i delle seguenti relazioni è/sono FALSA/E?**
R1: # + @ = § + § +§ + § + §
R2: § + @ = #
R3: § + # = @ + @ + @

- A R2 e R3
- B R1 e R3
- C Solo R2
- D Solo R1
- E Nessuna

---

6 **Nicolò, sempre attento ai limiti di velocità, alla guida della sua utilitaria nota che il contachilometri segna 12921 km. Dopo un'ora Nicolò nota che il contachilometri segna nuovamente una cifra palindroma.**
Quale velocità media ha tenuto Nicolò in quest'ora?

- A 55 km/h
- B 110 km/h
- C 130 km/h
- D 90 km/h
- E 165 km/h

---

7 **Una figura piana F è stellata se esiste un punto $P \in \mathbf{F}$ tale che per ogni punto $Q \in \mathbf{F}$ distinto da P il segmento PQ sia interamente contenuto in F.**
Quale delle seguenti figure è stellata?

- A Iperbole
- B Circonferenza
- C Retta
- D Ellisse
- E Parabola

---

8 **Nicolò possiede tre canarini Titty, Tweet, Cip, di cui almeno due gialli. Sapendo che se Cip è giallo allora anche Tweet è giallo; se Titty è giallo allora lo è anche Cip, quale delle seguenti affermazioni è sicuramente vera?**

- A Tweet è giallo
- B Titty è giallo
- C Tweet non è giallo
- D Titty non è giallo
- E Cip non è giallo

---

9 **Considerati due numeri m e n con m>n si sottragga ad entrambi la metà del numero minore ottenendo rispettivamente i numeri m1 e n1. Se m1 è cinque volte n1, quante volte m e più grande di n?**

A Non è possibile stabilirlo con i dati assegnati
B 4
C 2
D 5
E 3

---

10 **Quale tra i termini proposti completa correttamente la seguente proporzione?**
esercizio : ozio = yyy : ricco

A yyy = misero
B yyy = carico
C yyy = vario
D yyy = infelice
E yyy = abbondante

---

11 **Chi fondò nel 1831 l'associazione politica Giovane Italia?**

A Vincenzo Gioberti
B Giuseppe Mazzini
C Camillo Benso conte di Cavour
D Giuseppe Garibaldi
E Carlo Cattaneo

---

12 **Con quale altro nome è noto il Monumento nazionale a Vittorio Emanuele II o Altare della Patria?**

A Palazzo della Ragione
B Vittoriano
C Palazzo Reale
D Pantheon
E Vittoriale

---

13 **Quale dei seguenti cereali non compariva sulle tavole degli antichi romani?**

A Orzo
B Mais
C Segale
D Grano
E Farro

---

14 **I Maori sono un popolo diffuso in quale delle seguenti nazioni?**

A Sri Lanka
B Nuova Zelanda
C Giamaica
D Madagascar
E Cuba

---

15 **A quale delle seguenti parole corrisponde la definizione: "parola che ha un significato sostanzialmente uguale ad un'altra, anche se variamente stratificato dal punto di vista degli affetti, della cultura e della classe sociale"?**

A Affine
B Simile
C Equivalente
D Sinonimo
E Corrispondente

---

16 **Quale dei seguenti tempi verbali NON è corretto?**

A gerundio presente – avente
B participio passato – avuto
C infinito presente – avere
D participio presente – abbiente
E infinito passato – avere avuto

---

17 **In quale giorno viene celebrato il Giorno della Memoria, ricorrenza internazionale per commemorare le vittime dell'Olocausto?**

A 27 maggio
B 25 aprile
C 27 gennaio
D 2 giugno
E 14 marzo

---

18 **Quale termine può essere associato ad entrambe le seguenti definizioni? "rialzo continuo di azioni o titoli sostenuto da domanda a fini speculativi che fa salire il valore di mercato delle azioni o dei titoli al di sopra di ogni ragionevole valutazione" "lesione elementare cutanea rappresentata da un rilievo di varia grandezza a contenuto sieroso"**

A Contusione
B Bolla
C Depressione
D Crollo
E Ferita

---

19 **Quale fra i seguenti è l'esatto ordine cronologico dei tre eventi elencati?**
E1 viene sganciata la bomba atomica su Hiroshima
E2 nasce la casa automobilistica FIAT
E3 viene creata la bambola Barbie

- A E1 - E2 - E3
- B E3 - E2 - E1
- C E3 - E1 - E2
- D E2 - E1 - E3
- E E2 - E3 - E1

20 **Chi è il creatore della serie di fumetti Corto Maltese?**

- A F.T. Altan
- B H. Pratt
- C T. Sclavi
- D B. Jacovitti
- E L. Ortolani

21 **Quanti sono gli articoli della Costituzione Italiana riguardanti i principi fondamentali?**

- A 18
- B 8
- C 12
- D 6
- E 10

22 **Qual è l'esatta sequenza cronologica (in base alla data della prima pubblicazione) delle seguenti opere letterarie?**

- A Promessi sposi – Il fu Mattia Pascal – Myricae – Malavoglia
- B Promessi sposi – Il fu Mattia Pascal – Malavoglia – Myricae
- C Promessi sposi – Malavoglia – Myricae - Il fu Mattia Pascal
- D Il fu Mattia Pascal – Promessi sposi – Malavoglia – Myricae
- E Il fu Mattia Pascal – Promessi sposi – Myricae – Malavoglia

TEST DI CHIMICA

23 **Quale fra le seguenti affermazioni riguardanti il diagramma di stato dell'anidride carbonica (CO_2) è corretta?**

- **A** Il punto triplo rappresenta valori di temperatura e pressione ai quali la CO_2 sublima tre volte più velocemente del normale
- **B** La temperatura di 100 °C è la temperatura alla quale la pressione di vapore della CO_2 uguaglia la pressione atmosferica
- **C** Le curve rappresentano i luoghi in cui coesistono due stati della materia all'equilibrio
- **D** La temperatura critica rappresenta la temperatura al di sotto della quale il vapore non può essere mai portato allo stato liquido
- **E** È possibile l'equilibrio fra stato solido ed aeriforme solo ad una temperatura superiore a quella del punto triplo

24 **Le reazioni di combustione elencate di seguito vengono condotte tutte nelle medesime condizioni di volume e temperatura costanti. Se ciascuna reazione giunge a completamento a partire da 0,1 mol di combustibile, quale di esse determinerà il maggior decremento della pressione?**

- **A** $C_6H_6(l) + 15/2O_2(g) \rightarrow 6CO_2(g) + 3H_2O(l)$
- **B** $C_{10}H_8(s) + 12O_2(g) \rightarrow 10CO_2(g) + 4H_2O(l)$
- **C** $C_7H_6O_3(s) + 7O_2(g) \rightarrow 7CO_2(g) + 3H_2O(l)$
- **D** $C_{14}H_{10}(s) + 33/2O_2(g) \rightarrow 14CO_2(g) + 5H_2O(I)$
- **E** $C_{10}H_{16}(l) + 14O_2(g) \rightarrow 10CO_2(g) + 8H_2O(l)$

25 **Quale delle seguenti quaterne di numeri quantici riferite a un elettrone è possibile?**

- **A** n = 3; l = 1; m = 0; ms = –1/2
- **B** n = 3; l = 1; m = 4; ms = +1/2
- **C** n = 3; l = 1; m = –1/2; ms = 0
- **D** n = 2; l = 3; m = +1/2; ms = 0
- **E** n = 2; l = 3; m = 0; ms = +1/2

26 **H, Li e Na hanno energie di prima ionizzazione via via decrescenti. Il motivo di questo comportamento è che:**

- **A** l'elettronegatività di H in scala di Pauling (2,20) è maggiore di quella di Li (0,98), la quale a sua volta è maggiore di quella di Na (0,93)
- **B** l'energia di prima ionizzazione è una proprietà periodica
- **C** per ionizzarsi, H, Li e Na devono acquisire elettroni che occuperanno orbitali 1s, 2s e 3s, rispettivamente
- **D** l'affinità elettronica di H (–73 kJ/mol) è più negativa di quella di Li (–60 kJ/mol), la quale a sua volta è più negativa di quella di Na (–53 kJ/mol)
- **E** il potenziale di ionizzazione diminuisce lungo un periodo

27 **In quale delle seguenti coppie di molecole un membro può stabilire interazioni intermolecolari con l'altro membro esclusivamente attraverso la formazione di un dipolo istantaneo e di un dipolo istantaneo indotto?**

A CCl_4, SO
B CO, CH_4
C SO, SO
D CO, CO_2
E I_2, Li_2

---

28 **L'ossido di azoto è un composto neutro formato da un atomo di azoto ed un atomo di ossigeno. Pertanto questa molecola includerà:**

A un elettrone spaiato
B un legame covalente puro
C due elettroni spaiati
D nessun elettrone spaiato
E un legame covalente singolo

---

29 **Se, operando in condizioni normali di temperatura e pressione, si immerge del potassio metallico in acqua deionizzata:**

A si verifica una reazione il cui unico prodotto è KOH in soluzione acquosa
B si verifica una reazione con produzione di KOH in soluzione acquosa e H2
C si verifica una reazione con produzione di KOH in soluzione acquosa e O_2
D la reazione che ha luogo determina l'abbassamento del pH della fase acquosa
E la reazione che ha luogo non determina variazioni del pH della fase acquosa

---

30 **Una soluzione è stata ottenuta mescolando 30 g di alcol etilico (CH_3CH_2OH: MM = 46 g/mol) con 70 g di acqua (H_2O: MM = 18 g/mol).**
Quale delle seguenti affermazioni è falsa?

A I dati sono sufficienti per calcolare le frazioni molari di ciascuna delle due componenti della soluzione
B L'acqua e l'alcol etilico non possono essere separati completamente per distillazione frazionata
C L'acqua e l'alcol etilico sono miscibili in qualsiasi proporzione
D La concentrazione della soluzione è di 30 g di alcol etilico in 100 mL di soluzione
E La concentrazione della soluzione è 30% m/m di alcol etilico

---

31 **La costante di solubilità del solfuro di stagno è:** $K_{ps} = [Sn^{2+}]\,[S^{2-}] = 1,0 \times 10^{-26}$
Qual è la concentrazione degli ioni $\mathbf{Sn^{2+}}$ in una soluzione satura di SnS?

- **A** 0,5 $\times 10^{-26}$M
- **B** 1,0 $\times 10^{-26}$M
- **C** 0,5 $\times 10^{-13}$M
- **D** 1,0 $\times 10^{-13}$M
- **E** 1,0 $\times 10^{-52}$M

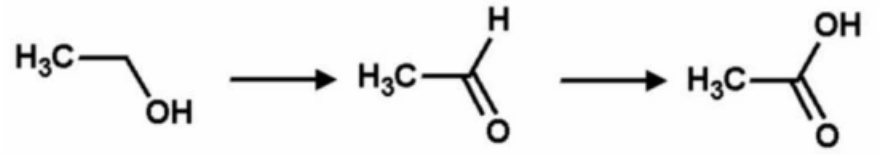
---

32 **L'equazione A + B → 2C è una reazione che avviene in più stadi successivi.**
Quale tra le seguenti scritture non può rappresentarne la legge di velocità?

- **A** $\text{Velocità} = k[A][B]^2$
- **B** $\text{Velocità} = k[A]^{3/2}[B]$
- **C** $\text{Velocità} = k[A][B]$
- **D** $\text{Velocità} = k[C]^2$
- **E** $\text{Velocità} = k[A]$

---

33 **Sulla base delle reazioni rappresentate nella figura seguente:**
determinare se, nel corso della reazione complessiva, l'atomo di carbonio 1 va incontro ad una ossidazione o a una riduzione; indicare, inoltre, il numero di ossidazione che il carbonio 1 assume nelle tre specie rappresentate:



- **A** ossidazione; –4; –2; 0
- **B** riduzione; +3; +1; –1
- **C** ossidazione; –1; +1; +3
- **D** riduzione; +3; +2; +1
- **E** ossidazione; +1; 0; +2

---

34 **A seguito dell'aggiunta di 0,1 mol di HCl ad una soluzione acquosa di 1L di CH_3COOH 0,1 M:**

- **A** l'equilibrio di ionizzazione di CH_3COOH si sposta verso destra e il pH della soluzione dipende sia da CH_3COOH che da HCl
- **B** l'equilibrio di ionizzazione di CH_3COOH si sposta verso sinistra e il pH della soluzione è dovuto solo all'HCl
- **C** l'acidità della soluzione dipende in ugual misura da CH_3COOH e da HCl
- **D** l'equilibrio di ionizzazione di CH_3COOH non si sposta e il pH della soluzione dipende solo dall' HCl
- **E** l'equilibrio di ionizzazione di CH_3COOH si sposta verso destra e il pH della soluzione è dovuto solo all'HC

---

35 **Quale delle seguenti affermazioni sulla reattività degli alcoli è falsa?**

A L'ossidazione del gruppo ossidrilico di un alcol secondario non necessariamente determina la rottura della catena carboniosa

B L'ossidazione del gruppo ossidrilico di un alcol può dare luogo alla formazione di un chetone

C L'ossidazione del gruppo ossidrilico di un alcol primario può dar luogo alla formazione di un acido carbossilico

D L'ossidazione del gruppo ossidrilico di un alcol può dare luogo alla formazione di un'aldeide

E L'ossidazione del gruppo ossidrilico di un alcol dà sempre luogo alla formazione di un chetone o di un'aldeide

---

36 **Al punto equivalente di una titolazione di un acido debole HA con una base forte BOH, il pH della soluzione risultante avrà un valore:**

A superiore a 7 perché l'acido debole non viene completamente neutralizzato dalla base forte

B uguale a 7 perché si tratta di una reazione di completa neutralizzazione

C i dati non sono sufficienti per fare una previsione di pH

D inferiore a 7 perché il prodotto della reazione di neutralizzazione reagisce con l'acqua originando ioni + H3O

E superiore a 7 perché il prodotto della reazione di neutralizzazione reagisce con l'acqua originando ioni OH–

---

37 **Quale dei seguenti composti non è anfotero?**

A $H_2PO_4^-$

B HCO_3^-

C NH_3

D H_2O

E SO_4^{2-}

---

38 **Lo ione Gd^{3+}, avente configurazione elettronica $[Xe]4f^7$, ha proprietà paramagnetiche che lo rendono adatto per la produzione di mezzi di contrasto per applicazioni in diagnostica. Da cosa dipendono tali proprietà?**

A Dal rapido decadimento dello ione Gd^{3+} a dare Xe^{3+} come prodotto di decadimento, con contestuale emissione di particelle α e elettroni

B Dalla capacità dello ione Gd^{3+} di contrastare efficacemente l'azione dei radicali OH* presenti nei fluidi biologici

C Dalla capacità dello ione Gd^{3+} di contrastare efficacemente l'azione degli ioni – OH presenti nei fluidi biologici

D Dal valore inusualmente elevato della carica dello ione Gd^{3+}

E Dall'elevato numero di elettroni spaiati che caratterizzano lo stato fondamentale dello ione Gd^{3+}

TEST DI BIOLOGIA

40 **Una cellula si divide e dà origine a due cellule figlie geneticamente differenti tra loro. Questo è vero**

A solo per i procarioti
B sempre
C se la cellula si divide per mitosi
D dopo la meiosi I
E se la cellula si divide per scissione binaria

41 **La glicolisi è la via che dà inizio al catabolismo del glucosio. In quale comparto della cellula avviene?**

A Nel reticolo endoplasmatico liscio
B Nell'apparato di Golgi
C Nel citosol
D Nella matrice dei mitocondri
E Tra le due membrane dei mitocondri

42 **Quali delle seguenti caratteristiche è presente nelle cellule procariotiche?**

A Hanno un nucleolo dove vengono assemblati i ribosomi
B Possiedono un nucleoide che contiene DNA circolare
C Hanno un sistema di endomembrane
D Contengono mitocondri piccoli
E Sono sempre sprovviste di una parete cellulare

43 **Quale delle seguenti condizioni si verifica nelle reazioni dipendenti dalla luce della fotosintesi?**

A Il NADPH è ridotto a NADP+
B La CO_2 è incorporata nel PGA
C L'ATP è fosforilato per produrre ADP
D L' O_2 viene rilasciato a causa della scissione dell' H_2O
E L' O_2 viene rilasciato a causa della scissione della CO_2

44 **Un piccolo uccello granivoro si nutre dei semi di due specie di falasco, una pianta palustre. Gli individui con il becco grosso rompono con facilità i semi duri di una specie mentre gli esemplari con il becco piccolo consumano con facilità i semi piccoli e teneri dell'altra. Gli individui di dimensioni intermedie sono sfavoriti nel consumo sia dei semi duri sia dei semi teneri. Il processo di selezione che ne deriva sarà**

A divergente
B direzionale
C sessuale
D stabilizzante
E artificiale

45 **Quali altri elementi cellulari si trovano intercalati tra le cellule dell'epidermide?**

A Cellule ghiandolari
B Melanociti
C Cellule endocrine
D Cellule muscolari lisce
E Eritrociti

46 **Sono tutte ossa del cingolo e dell'arto superiore:**

A scapola, clavicola, ulna, ossa metacarpali
B sterno, clavicola, radio, ossa del carpo
C scapola, omero, ulna, ossa del tarso
D clavicola, vertebre toraciche, radio, ulna
E scapola, clavicola, rotula, omero

47 **Nello stomaco**

A vi è un pH basico
B vengono digerite le proteine
C vengono digeriti i lipidi
D si mescolano i succhi gastrici con la bile
E il piloro impedisce il reflusso gastro-esofageo

48 **La valvola tricuspide**

A impedisce il passaggio di sangue dal ventricolo destro al ventricolo sinistro
B impedisce il passaggio di sangue dal ventricolo destro all'atrio destro
C si trova all'ingresso del tronco polmonare
D permette il passaggio di sangue dall'atrio sinistro al ventricolo sinistro
E si trova all'ingresso dell'aorta

49 **Individuare l'affermazione corretta sulle meningi:**

A lo spazio epidurale contiene il liquor cefalorachidiano
B lo spazio sub-aracnoidale si trova tra la aracnoide e la dura madre
C l'aracnoide è la meninge più interna
D la dura madre è la meninge più esterna
E la pia madre è la meninge più esterna

50 **L'ipofisi produce**

A la prolattina
B la gastrina
C l'aldosterone
D la melatonina
E il cortisolo

51 **A quale gruppo sanguigno una donna non potrà appartenere, se è la madre di un bambino di gruppo AB positivo?**

A B
B B positivo
C AB
D A negativo
E 0

52 **Gli esoni sono**

A complessi proteici formati da fattori di trascrizione
B sequenze non codificanti di un gene
C sequenze di riconoscimento dell'RNA polimerasi
D proteine presenti nell'eterocromatina e nell'eucromatina
E sequenze codificanti di un gene

53 **Il ciclo litico di un batteriofago**

A prevede l'inserimento del DNA virale nel cromosoma batterico
B disattiva i geni virali dopo l'ingresso nella cellula ospite
C provoca la rottura della cellula ospite
D è una fase di quiescenza del virus
E prevede che si duplichi il cromosoma con il DNA fagico integrato

54 **Il peritoneo è una membrana sierosa che riveste**

A i polmoni
B l'intestino
C il cuore
D la laringe
E l'epifisi

TEST DI FISICA E MATEMATICA

55 **Quale delle seguenti radici ha lo stesso valore dell'espressione: $\sqrt{32} - \sqrt{8} + \sqrt{2}$?**

A $\sqrt{26}$
B L'espressione non è riducibile
C $\sqrt{2}$
D $\sqrt{8}$
E $\sqrt{18}$

56 **Qual è la soluzione dell'equazione $2^{-x} + x^{-2} = 0$?**

A x = ± 2
B Nessun valore di x reale
C x = 2
D Ogni x reale
E Ogni x reale con x ≠ – 2

57 **Quanto vale la millesima parte di 10^{-21} ?**

A 10^{-63}
B 10^{21}
C Nessuna delle alternative proposte è corretta
D 10^{-24}
E 10^{-18}

58 **Due sfere cariche a distanza di 3 m si attraggono con una forza di modulo 1 N. Se le sfere vengono portate a distanza di 1 m, quale forza si eserciterà tra di loro?**

A 1 N
B 3 N
C 9 N
D Nessuna delle altre risposte è corretta
E 6 N

59 **Quale delle seguenti affermazioni rappresenta la prima legge di Keplero?**

- **A** Un oggetto attrae un altro oggetto con una forza centrale proporzionale al prodotto delle masse dei due oggetti
- **B** I pianeti percorrono orbite ellittiche intorno al sole, che occupa uno dei due fuochi
- **C** I pianeti percorrono orbite circolari
- **D** Un oggetto attrae un altro oggetto con una forza centrale proporzionale alla differenza delle masse dei due oggetti
- **E** Un oggetto attrae un altro oggetto con una forza centrale proporzionale alla somma delle masse dei due oggetti

---

60 **Quali delle seguenti coppie di grandezze fisiche non hanno la stessa equazione dimensionale?**

- **A** Energia elettrica e quantità di calore
- **B** Lavoro ed energia meccanica
- **C** Peso e forza elastica
- **D** Forza e pressione
- **E** Impulso e quantità di moto

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	42	A B C D E
2	A B C D E	22	A B C D E	43	A B C D E
3	A B C D E	23	A B C D E	44	A B C D E
4	A B C D E	24	A B C D E	45	A B C D E
5	A B C D E	25	A B C D E	46	A B C D E
6	A B C D E	26	A B C D E	47	A B C D E
7	A B C D E	27	A B C D E	48	A B C D E
8	A B C D E	28	A B C D E	49	A B C D E
9	A B C D E	29	A B C D E	50	A B C D E
10	A B C D E	30	A B C D E	51	A B C D E
11	A B C D E	31	A B C D E	52	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	40	A B C D E	60	A B C D E
20	A B C D E	41	A B C D E		

CHIAVE DELLE RISPOSTE

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

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

TEST VETERINARIA 2021

RIFALLA NELL'APP

2021

Inquadra il QR oppure apri

app.testbuddy.it

PROVE UFFICIALI DEGLI ANNI PASSATI

TESTBUDDY.IT