PROVE UFFICIALI DEGLI ANNI PASSATI

TEST VETERINARIA

2024

A B C D E

1ª SESSIONE · 28 MAGGIO

FAC-SIMILE DA SVOLGERE

Risposte in ordine casuale e foglio delle risposte

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	19 quesiti
Chimica	19 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 **Nella poesia Il gelsomino notturno di G. Pascoli al v. 10 l'"odore di fragole rosse" è:**

A una sinestesia
B una onomatopea
C una metafora
D una sineddoche
E una metonimia

---

2 **Ogni sport è diverso dagli altri e possiede caratteristiche che lo rendono unico. Per questo motivo è rarissimo trovare atleti che raggiungano i massimi livelli in più di una disciplina. Tuttavia gli studiosi si sono resi conto che esistono "famiglie" di sport che presentano somiglianze quanto al tipo di impegno che richiedono agli atleti. Non sempre questa divisione in famiglie è intuitiva: lo sci di fondo per esempio assomiglia più alla maratona che alla discesa libera, e i tuffi sono più simili alla ginnastica che al nuoto. Queste differenze e affinità sono legate al modo in cui l'organismo dell'atleta funziona durante lo sforzo. Alla base di qualsiasi movimento umano c'è la contrazione dei muscoli, che dal punto di vista chimico si basa sulla molecola chiamata ATP. Il processo di scomposizione dell'ATP è molto complesso, ma per ciò che ci interessa basterà dire che esistono tre tipi di metabolismo diversi:**
metabolismo anaerobico alattacido: serve esclusivamente per gli sforzi brevissimi, con una durata massima di 10-15 secondi; è il tipo di sforzo compiuto per esempio da un centometrista, da un saltatore o da un portiere del calcio;
metabolismo anaerobico lattacido: è utilizzato negli sforzi intensi ma relativamente brevi, di durata compresa fra i 20 e 45 secondi; implica la formazione e l'accumulo nei muscoli di un sale, il lattato, la cui concentrazione dà un'idea della intensità dello sforzo; il quattrocentrista è un classico utilizzatore di questo metabolismo;
metabolismo aerobico: è quello che prevale negli sforzi di durata superiore ai 4-5 minuti; per funzionare necessita dell'immissione nell'organismo di una grande quantità di ossigeno attraverso la respirazione; sport come lo sci di fondo o la marcia si basano quasi esclusivamente su questo metabolismo.
(N. Lanotte - S. Lem, Sportivi ad alta tecnologia, Zanichelli)
Quale delle seguenti informazioni non si ricava dal testo?

A Il metabolismo aerobico è tipico della maratona
B Il lattato è un tipo di sale
C Lo sforzo compiuto nello sport accomuna un centometrista e un portiere di calcio
D Nel testo metabolismo è utilizzato come sinonimo di metodo di scomposizione della molecola di ATP
E La contrazione dei muscoli è legata alla quantità di ossigeno immessa nell'organismo attraverso la respirazione

---

3 **Leggere il brano e rispondere a ogni 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.**
L'eterodossia, il segno dei maestri, è un bersaglio da abbattere anche con la maldicenza, la diffamazione e la denigrazione. Non è un valore da coltivare. La democrazia dei grandi numeri ha bisogno non di maestri ma di persuasori, non di guide dello spirito ma di tutors per il successo, non di inquietudini ma di torpore, non di dubbi che aprono gli occhi sul presente e sul futuro ma di pregiudizi che li chiudono.
(Gustavo Zagrebelsky, Mai più senza maestri, Bologna, Il Mulino, 2019)
Nella società contemporanea i maestri che insegnano, che pongono un segno:

- A diffondono semplicemente pensieri distruttivi.
- B devono essere anche ideologi, comunicatori, e diffondere certezze.
- C sono adatti alla società dei grandi numeri.
- D si prestano a essere compresi da tutti senza sforzo.
- E creano asperità, disturbano risvegliando le coscienze.

---

4 **"Forse è così, ma è decisamente più interessante un'altra osservazione molto acuta sull'arte come "fonte rinnovabile" a cui tutti, vecchi compresi, possono guardare sempre con fiducia."**
M. Portello, Gaffe, Lapsus ed altri atti mancati in Doppiozero, agosto 2022
Che cosa sono le fonti rinnovabili? □

- A Risorse naturali che non si rinnovano nel tempo e devono essere salvaguardate
- B Risorse naturali che si sono rinnovate in seguito alla decomposizione anaerobica
- C Risorse naturali che si consumano e devono essere considerate esauribili
- D Risorse naturali che si trasformano e possono nel tempo diventare stabili
- E Risorse naturali che si rinnovano nel tempo e possono essere considerate inesauribili

---

RAGIONAMENTO LOGICO E PROBLEMI

5 **Quale tra le seguenti proposizioni è logicamente equivalente a $A \vee B$?**

A $\neg(\neg A \vee \neg B)$
B Nessuna delle altre opzioni è corretta
C $\neg A \wedge \neg B$
D $\neg(\neg A \wedge \neg B)$
E $\neg A \vee \neg B$

---

6 **Sia data la seguente tavola di verità:**

A	B	X
V	V	F
V	F	F
F	V	V
F	F	F

Quale proposizione possiamo mettere al posto di X?

A $A \Rightarrow B$
B $\neg A \vee B$
C $\neg(A \vee \neg B)$
D $A \wedge \neg B$
E $\neg(A \wedge B)$

---

7 **La negazione dell'affermazione Tutti i filosofi sono greci è:**

A Almeno un filosofo non è greco
B Almeno un filosofo è greco
C Almeno un greco non è filosofo
D Nessun filosofo è greco
E Tutti i filosofi non sono greci

---

8 **Nel regolamento di un circolo molto esclusivo sono elencate le seguenti clausole:**
C1: l'accesso ai locali del circolo è vietato ai non iscritti.
C2: l'accesso ai locali del circolo è permesso agli iscritti in regola con il versamento della quota associativa.
Quale tra le seguenti affermazioni è deducibile dalle precedenti clausole?

- A Essere iscritti al circolo è condizione necessaria ma non sufficiente per accedere ai suoi locali
- B Essere iscritti al circolo è condizione necessaria e sufficiente per accedere ai suoi locali
- C Essere iscritti al circolo è condizione non necessaria ma sufficiente per accedere ai suoi locali
- D Essere iscritti al circolo è condizione non necessaria e non sufficiente per accedere ai locali del circolo
- E Essere iscritti al circolo è condizione sufficiente ma non necessaria per accedere ai suoi locali

---

9 **Per raggiungere casa sua in macchina dall'ufficio, Diana si dirige a ovest per 3 km su Corso Italia, poi per 2 km in direzione nord su Via Vecchia, infine per 1 km in direzione est su Via Marulli, dove si trova la sua abitazione. Dal suo appartamento all'ottavo piano Diana riesce a vedere il suo ufficio.**
In che direzione si trova l'ufficio di Diana rispetto al suo appartamento?

- A Nord
- B Nord-ovest
- C Sud-est
- D Sud-ovest
- E Sud

BIOLOGIA

10 **A quale classe di enzimi appartengono le deidrogenasi?**

A isomerasi
B liasi
C transferasi
D ossidoreduttasi
E ligasi

11 **La demolizione del glicogeno è stimolata:**

A immediatamente dopo i pasti
B dall'insulina
C dall'entrata del glucosio nelle cellule
D dall'aumento della glicemia
E dall'adrenalina

12 **Il fruttosio è un:**

A esoso
B pentoso
C trioso
D tetroso
E disaccaride

13 **La regolazione dell'attività enzimatica mediante modificazione covalente avviene quando:**

A agli enzimi viene legato un gruppo funzionale che ne modula l'attività
B ci sono cambiamenti di pH
C alcune molecole legandosi al sito allosterico mediante interazioni deboli modulano l'attività dell'enzima in senso positivo o negativo
D il substrato è presente a bassa concentrazione
E il colesterolo si lega al sito allosterico

14 **Quale delle seguenti formule chimiche corrisponde a quella di un acido grasso saturo?**

A $C_{18}H_{32}O_2$
B $C_{12}H_{24}O_2$
C $C_{14}H_{26}O_2$
D $C_{18}H_{30}O_2$
E $C_{17}H_{32}O_2$

15 **Che cosa comprende la fase M del ciclo cellulare di una cellula eucariotica?**

- A Fasi G_1, S, G_2 e mitosi
- B Fase S e mitosi
- C Solo la mitosi
- D Mitosi e citodieresi
- E Fasi S, G_2 e mitosi

16 **Quale fra le seguenti entità biologiche non possiede mitocondri?**

- A Batteri aerobi
- B Diatomee
- C Amebe
- D Funghi filamentosi
- E Lievito di birra

17 **Nei gatti, il gene per il colore arancio del pelo si trova sul cromosoma X. È un gene recessivo, il cui allele dominantedà pelo nero. Le gatte eterozigoti per questo gene però non sono nere, ma hanno un pelame a chiazze nere e arancio. Come si spiega questo fatto?**

- A I due geni sono codominanti nelle femmine
- B Nelle femmine, un cromosoma X a caso viene inattivato durante lo sviluppo
- C Ci sono altri geni che influenzano il comportamento di questa coppia di alleli
- D In certe zone della pelle è l'allele arancio a dominare sul nero
- E Nelle femmine, un cromosoma X a caso viene perduto durante lo sviluppo

18 **Quale fra le seguenti entità biologiche può avere un genoma a RNA?**

- A mitocondri
- B protozoi
- C cloroplasti
- D virus
- E batteri parassiti

19 **La meiosi è composta da:**

- A due divisioni riduzionali
- B una divisione riduzionale seguita da una divisione equazionale
- C una fase di sintesi e una fase di separazione
- D una divisione equazionale seguita da una divisione riduzionale
- E due divisioni tra cui si interpone una fase di duplicazione del DNA

20 **Nell'uomo, quale dei seguenti meccanismi viene usato per produrre nuove cellule di un tessuto?**

- A La meiosi
- B La mitosi
- C La gametogenesi
- D La scissione binaria
- E La ricombinazione omologa

---

21 **Secondo la teoria cellulare:**

- A tutti gli organismi derivano dall'unione di due cellule
- B le cellule prive di organuli non sono viventi
- C tutti gli organismi viventi sono pluricellulari
- D le cellule sono le unità fondamentali degli organismi viventi
- E le cellule possono formarsi a partire da anidride carbonica e acqua

---

22 **Quale parte della molecola degli amminoacidi influenza significativamente la struttura del polipeptide che li contiene?**

- A Il gruppo R
- B Il gruppo amminico
- C Il gruppo carbossilico
- D La base azotata
- E Il gruppo ossidrilico

---

23 **Nel nucleo di una cellula eucariotica:**

- A non è presente RNA
- B avviene la sintesi delle proteine
- C il DNA è strettamente legato a proteine specifiche
- D il DNA si trova sempre allo stesso livello di compattamento
- E avviene la sintesi di ATP

---

24 **I cromatidi fratelli:**

- A sono il prodotto della replicazione del DNA durante la fase S del ciclo cellulare eucariotico
- B si separano in anafase I meiotica
- C si trovano solo in fase G_1 del ciclo cellulare eucariotico
- D contengono versioni simili ma non identiche degli stessi geni
- E sono il prodotto della replicazione del DNA durante la fase M del ciclo cellulare eucariotico

---

25 **Nella dominanza incompleta:**

A lo stesso genotipo può produrre fenotipi diversi
B l'eterozigote può mostrare un'ampia gamma di fenotipi
C l'eterozigote mostra lo stesso fenotipo dell'omozigote recessivo
D l'eterozigote mostra un fenotipo intermedio tra quelli dei due omozigoti
E l'eterozigote può mostrare indifferentemente un fenotipo uguale all'uno o all'altro dei due omozigoti

---

26 **Cosa s'intende per struttura primaria di una proteina?**

A La sequenza degli aminoacidi legati fra loro attraverso molteplici legami idrogeno
B La sequenza degli aminoacidi legati fra loro per mezzo del legame peptidico
C L'unione di diversi peptidi che compongono la proteina
D Il legame della catena peptidica con specifici monosaccaridi
E La sequenza degli aminoacidi legati fra loro attraverso i diversi gruppi fosfato

---

27 **Quale tra le seguenti affermazioni riferite agli acidi nucleici presenti in una cellula eucariotica NON è corretta?**

A Nelle molecole di tRNA alcune basi sono appaiate mediante legami a idrogeno
B L'RNA è localizzato prevalentemente nel citoplasma di una cellula
C I filamenti che costituiscono la doppia elica del DNA sono antiparalleli
D Le diverse basi azotate che entrano nella formazione dei nucleotidi che formano gli acidi nucleici sono cinque
E I nucleotidi adiacenti in un filamento di DNA sono uniti mediante 2 o 3 legami a idrogeno

---

28 **In quale parte della cellula animale avviene la fosforilazione ossidativa?**

A Perossisoma
B Lisosoma
C Citoplasma
D Vacuolo
E Mitocondrio

CHIMICA

29 **Un estere ha formula generica:**

A $R - CO - R'$
B $R - CO - O - R'$
C $R - CO - H$
D $R - CO - O - H$
E $R - O - R'$

30 **In base alla teoria di Brønsted–Lowry, l'acqua è una molecola:**

A né acida né basica
B anfotera
C nessuna delle altre opzioni è corretta
D solo acida
E solo basica

31 **La legge di Gay-Lussac afferma che "a volume costante la pressione esercitata da un gas è…"?**

A Direttamente proporzionale alla sua temperatura assoluta
B Indipendente dalla sua temperatura
C Direttamente proporzionale alla sua temperatura espressa in gradi Celsius
D Inversamente proporzionale alla sua temperatura assoluta
E Inversamente proporzionale alla sua temperatura espressa in gradi Celsius

32 **Chi formulò l'enunciato: "La pressione totale di una miscela di gas è pari alla somma delle pressioni parziali dei singoli componenti", noto come "Legge delle pressioni parziali"?**

A Henry
B Dalton
C Boyle
D Charles
E Avogadro

33 **Quanti elettroni di un atomo neutro di fosforo ($Z = 15$) occupano orbitali di tipo p?**

- A 5
- B 3
- C 6
- D 9
- E 2

34 **Quale tra i seguenti composti è un acido secondo la teoria di Lewis?**

- A PCl_5
- B $CaCl_2$
- C NCl_3
- D $AlCl_3$
- E CCl_4

35 **Quali molecole organiche contengono sempre gruppo carbonilico?**

- A Le aldeidi
- B Le ammine
- C I composti aromatici
- D Gli alcani
- E I cloruri alchilici

36 **Quale affermazione è vera per una reazione spontanea?**

- A Non necessita mai di un catalizzatore
- B Necessita sempre di un catalizzatore
- C Ha sempre un ΔG negativo
- D E' sempre endotermica
- E E' sempre esotermica

37 **Cosa esprime il Numero di Avogadro?**

- A Il numero di particelle in un kilogrammo di sostanza
- B Il numero di particelle contenute in un metro cubo di sostanza allo stato gassoso
- C Il numero di moli contenuti in un metro cubo di sostanza allo stato gassoso
- D Il numero di entità elementari contenute in una mole di sostanza
- E La densità di un gas ideale

38 **In una reazione chimica che avviene a pressione costante, il calore scambiato si identifica con:**

- **A** il grado di spontaneità della reazione
- **B** la variazione della costante di equilibrio
- **C** la variazione di energia libera della reazione
- **D** la variazione di entropia della reazione
- **E** la variazione di entalpia della reazione

---

39 **Le costanti di dissociazione dell'acido acetico e dell'acido formico a $25^{\circ}\mathrm{C}$ sono rispettivamente $1,8 \times 10^{-5}$ M e $1,8 \times 10^{-4}$ M. Identificare la considerazione corretta.**

- **A** Una soluzione 0,1 M di acido acetico presenta una pressione osmotica inferiore rispetto a quella mostrata da una soluzione 0,1 M di acido formico
- **B** Nessuna delle altre opzioni è corretta
- **C** Una soluzione 0,1 M di acido acetico presenta una pressione di vapore superiore rispetto a quella mostrata da una soluzione 0,1 M di acido formico
- **D** Una soluzione 0,1 M di acido acetico presenta una pressione osmotica superiore rispetto a quella mostrata da una soluzione 0,1 M di acido formico
- **E** In quanto ambedue acidi deboli, due soluzioni 0,1 M di acido acetico ed acido formico presentano gli stessi valori di proprietà colligative

---

40 **Il pH di una soluzione acquosa di HBr è pari a 2. Se la soluzione viene diluita 100 volte il suo pH diventa approssimativamente pari a?**

- **A** Non varia
- **B** 0,02
- **C** $2 + 10^{-2}$
- **D** 7
- **E** 4

---

41 **É possibile neutralizzare 25 mL di soluzione 0,04 M di KOH utilizzando:**

- **A** 25 mL di soluzione di \mathrm{H}_{2} \mathrm{SO}_{4} 0,04M
- **B** 10 mL di soluzione di HCl 0,02M
- **C** 50 mL di soluzione di HCl 0,01M
- **D** 50 mL di soluzione di \mathrm{H}_{2} \mathrm{SO}_{4} 0,04M
- **E** 50 mL di soluzione di \mathrm{H}_{2} \mathrm{SO}_{4} 0,01M

---

42 **La sostanza A è un acido più forte della sostanza B se:**

- **A** la base coniugata di A è una base più debole di quella di B
- **B** la base coniugata di A è una base più forte ma un acido più debole di quella di B
- **C** la base coniugata di A è un acido più debole di quella di B
- **D** la base coniugata di A è un acido più forte di quella di B
- **E** la base coniugata di A è una base più forte di quella di B

---

43 **Il numero di equivalenti di soluto in 1 litro di soluzione viene detto:**

A Molalità
B Molarità
C Normalità
D Concentrazione percentuale in volume
E Concentrazione percentuale in massa

---

44 **Quale di queste sostanze è poco o per nulla solubile in acqua?**

A Liquido covalente polare
B Gas biatomici polari
C Solido covalente apolare
D Solido ionico
E Solido covalente polare

---

45 **Il legame presente nella molecola di Cloro (Cl_2) è:**

A covalente polare
B covalente non polare
C a ponte di idrogeno
D ionico
E covalente dativo

---

46 **Il composto $HClO_2$ è:**

A acido perclorico
B acido clorico
C acido cloroso
D acido ipocloroso
E acido cloridrico

---

47 **La solubilità di un gas in una soluzione:**

A viene modulata dalla temperatura
B nessuna delle altre opzioni è corretta
C non dipende dagli eventuali legami deboli che si formano tra solvente e soluto
D dipende dal volume del liquido
E non dipende dalle eventuali interazioni chimiche del gas con le molecole del solvente

---

FISICA E MATEMATICA

48 **L'equazione $x^3 + 2x^2 + 4x + 3 = 0$ ha tra le sue soluzioni:**

A $+1$
B Nessuna delle altre opzioni è corretta
C -1
D -2
E 2

49 **Quale dei seguenti polinomi assume il valore 25 per $x = 5$?**

A $x^2 - 5x$
B $x^2 - 5$
C $x^3 - 10x - 25$
D $x^2 - x + 25$
E $x^2 - 5x + 25$

50 **L'insieme delle soluzioni della disequazione $2x \geq x^2 - 2x$ è:**

A $[-2, 2]$
B $[-4, 0]$
C $[0, 4]$
D $[0, 5]$
E $[-4, 4]$

51 **In un sistema di assi cartesiani ortogonali e monometrici con origine O, si consideri la retta r di equazione $y = -x + 2$. Siano A e B i punti di intersezione di r con l'asse delle ordinate e con l'asse delle ascisse, rispettivamente.**
Quanto vale l'area del triangolo di vertici AOB ?

A 2
B 1
C 4
D 5
E 3

52 **L'insieme delle soluzioni della disequazione $x^2 - 1 \leq (x+1)^2$ è:**

A $(0, +\infty)$
B $[1, +\infty)$
C $(-\infty, -1]$
D $[-1, +\infty)$
E $(-\infty, 1)$

---

53 **Una circonferenza passa per i quattro vertici di un rettangolo che ha lati di lunghezza 6 e 12. Qual è l'area del cerchio delimitato da questa circonferenza?**

A 18 \pi
B 36 \pi
C 90 \pi
D 45 \pi
E \sqrt{180} \pi

---

54 **Quanto vale la variazione di entropia nella fusione di una massa di 1 kg di ferro a pressione atmosferica (noto che il calore latente di fusione è l=234,5 kJ/kg e la temperatura di fusione è 1536°C)?**

A circa $130\ \mathrm{J/^\circ C}$
B circa $153\ \mathrm{J/K}$
C circa $1300\ \mathrm{J/K}$
D circa $1530\ \mathrm{J/^\circ C}$
E circa $130\ \mathrm{J/K}$

---

55 **Quale delle seguenti grandezze è vettoriale?**

A La massa
B La temperatura
C La forza
D Il tempo
E L'energia

---

56 **Un corpo di massa m che si muove con velocità v ha la seguente quantità di moto:**

A mv^2
B mvr
C mv
D ma
E mgh

---

57 **Quale delle seguenti uguaglianze è corretta?**

A $3000\,\mathrm{J} = 3 \times 10^5\,\mathrm{J}$
B $3000\,\mathrm{J} = 3 \times 10^3\,\mathrm{J}$
C $3000\,\mathrm{J} = 3 \times 10^4\,\mathrm{J}$
D $3000\,\mathrm{J} = 3 \times 10^2\,\mathrm{J}$
E $3000\,\mathrm{J} = 2 \times 10^3\,\mathrm{J}$

---

59 **Determinare quale delle seguenti affermazioni relative al prodotto vettoriale tra due vettori è falsa:**

A la direzione del prodotto vettoriale è perpendicolare alle direzioni dei due vettori
B il modulo del prodotto vettoriale è proporzionale al seno dell'angolo tra i due vettori
C il prodotto vettoriale dà come risultato un vettore
D il prodotto vettoriale gode della proprietà commutativa
E il prodotto vettoriale tra due vettori paralleli è nullo

---

60 **Ponendo in parallelo due condensatori di capacità uguale a 80 microfarad ciascuno, la capacità totale vale:**

A 40 microfarad
B 160 microfarad
C 400 microfarad
D 80 microfarad
E 64 microfarad

FOGLIO DELLE RISPOSTE

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

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

CHIAVE DELLE RISPOSTE

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

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

TEST VETERINARIA 2024

RIFALLA NELL'APP

2024

Inquadra il QR oppure apri

app.testbuddy.it

PROVE UFFICIALI DEGLI ANNI PASSATI

TESTBUDDY.IT