PROVE UFFICIALI DEGLI ANNI PASSATI

TEST VETERINARIA

2019

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 Veterinaria 2019, 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	20 quesiti
Test di Chimica	16 quesiti
Test di Biologia	16 quesiti
Test di Fisica e Matematica	5 quesiti
Totale	**57 quesiti**

In questa versione ci sono **57 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 dei seguenti romanzi appartiene alla letteratura russa?**

- A I vecchi e i giovani
- B Cent'anni di solitudine
- C Il rosso e il nero
- D I miserabili
- E Guerra e pace

2 **Chi ha scritto La Gerusalemme liberata?**

- A Boccaccio
- B Tasso
- C Bembo
- D Boiardo
- E Ariosto

3 **Chi era a gennaio 2019 il segretario generale delle Nazioni Unite?**

- A Christine Lagarde
- B António Guterres
- C Ban Ki Moon
- D Donald J. Trump
- E Kofi Annan

4 **Quale dei seguenti Stati non appartenne all'U.R.S.S.?**

- A Kosovo
- B Georgia
- C Moldavia
- D Lituania
- E Armenia

5 **"Tecnica pittorica che consiste nello stendere colori diluiti in acqua su uno strato di intonaco fresco che, asciugandosi, forma una superficie dura e compatta che fissa il colore".**
A quale tecnica si riferisce la precedente definizione?

- A Acquerello
- B Graffito
- C Affresco
- D Gouache
- E Calcografia

6 **Quale fra le seguenti coppie è formata da città che sono state entrambe capitali d'Italia dopo il 1861?**

A Napoli – Torino
B Firenze – Torino
C Bologna – Napoli
D Bologna – Milano
E Firenze – Milano

---

7 **Quale canale o stretto mette in comunicazione tra loro il Mar Mediterraneo e il Mar Rosso?**

A Canale di Suez
B Stretto di Gibilterra
C Stretto dei Dardanelli
D Stretto del Bosforo
E Canale di Corinto

---

8 **"La donna lavoratrice ha gli stessi diritti e, a parità di lavoro, le stesse retribuzioni che spettano al lavoratore. Le condizioni di lavoro devono consentire l'adempimento della sua essenziale funzione familiare e assicurare alla madre e al bambino una speciale adeguata protezione".**
Da quale testo è tratto questo brano?

A Costituzione della Repubblica Italiana
B Statuto dei lavoratori
C Principi di economia politica dell'economista britannico John Stuart Mill
D Il Capitale di Karl Marx
E Contratto collettivo nazionale di lavoro

---

9 **Chi è l'autore dell'opera lirica "Aida"?**

A Vincenzo Bellini
B Gioacchino Rossini
C Giuseppe Verdi
D Gaetano Donizetti
E Amilcare Ponchielli

---

10 **Quale delle seguenti coppie è formata da vittime delle Brigate Rosse?**

A Paolo Borsellino e Giovanni Falcone
B Aldo Moro e Walter Tobagi
C Giovanni Falcone e Aldo Moro
D Paolo Borsellino e Aldo Moro
E Giovanni Falcone e Walter Tobagi

---

11 **Quale famoso personaggio lottò duramente contro l'apartheid nel Paese di cui successivamente divenne Capo di Stato?**

A Mahatma Gandhi
B Nelson Mandela
C Ernesto "Che" Guevara
D Malcolm X
E Martin Luther King

12 **Il 1978 è ricordato come l'anno dei tre papi. Quali?**

A Paolo VI – Giovanni Paolo I – Giovanni Paolo II
B Giovanni XXIII – Giovanni Paolo I – Giovanni Paolo II
C Giovanni XXIII – Paolo VI – Giovanni Paolo I
D Giovanni Paolo I – Giovanni Paolo II – Benedetto XVI
E Pio XII – Giovanni Paolo I – Giovanni Paolo II

13 **Uno dei seguenti abbinamenti non è coerente con gli altri.**

Quale?

A Fine – acuto
B Gelido – entusiasta
C Alto – nobile
D Grossolano – incolto
E Sacro – divino

14 **La giunta del comune dove abita Alice ha deciso di aggiornare i numeri civici di via Roma dove abita Alice. Se nella via si devono numerare i 100 ingressi da 1 a 100, quanti 5 dovrà usare l'addetto alla numerazione?**

A 10
B 19
C 20
D 11
E 12

15 **In un sacchetto ci sono 80 fra biglie rosse, gialle e blu. Se ogni volta che dal sacchetto Tommaso prende 56 biglie trova sempre almeno una biglia rossa fra di esse, qual è il numero minimo di biglie rosse nel sacchetto?**

A 56
B 55
C 24
D 25
E 26

16 **Nicolò, Tommaso e Michele frequentano la stessa palestra e, negli spogliatoi, occupano sempre gli armadietti di una stessa fila, composta da cinque armadietti ciascuno contrassegnato da una lettera dalla A alla E. Sapendo che Tommaso e Michele usano sempre due armadietti vicini mentre Nicolò lascia sempre almeno un armadietto di distanza fra il suo e quello degli altri due, in quanti modi i tre possono occupare gli armadietti di una fila?**

- A 12
- B 16
- C 4
- D 8
- E 6

---

17 **Quale tra le parole ABCDE condivide una proprietà di significato con tutte le parole 1, 2 e 3?**

1. Irlandese
2. Cipriota
3. Islandese

- A Francese
- B Maltese
- C Turco
- D Italiano
- E Spagnolo

---

18 **Alice ha 17 pentole fra tegami, casseruole, teglie e wok. Sapendo che il numero di tegami supera di due il numero delle casseruole, che il numero di teglie supera di tre il numero di wok e che Alice possiede almeno un wok e che il numero di wok è inferiore al numero di casseruole, qual è il numero minimo di tegami che possiede Alice?**

- A 3
- B 7
- C 6
- D 4
- E 5

---

19 **Dalle premesse: solo le persone in buona salute possono donare il sangue, Michele è un donatore di sangue mentre suo fratello Nicolò non lo è, quale delle seguenti deduzioni è vera?**

- A Michele gode di buona salute
- B Michele e Nicolò non godono di buona salute
- C Nicolò non gode di buona salute
- D Michele gode di buona salute mentre Nicolò non gode di buona salute
- E Nicolò gode di buona salute

---

20 **Le tavole di verità sono tabelle usate nella logica per determinare se, attribuiti i valori di verità alle proposizioni che la compongono, una determinata proposizione è vera o falsa.**
Le tavole di verità dell'implicazione congiunzione $(\Rightarrow)$, della doppia implicazione $(\Leftrightarrow)$ e della negazione non (¬) sono rispettivamente

Qual è la tavola di verità della proposizione P:$P : (\neg A \Leftrightarrow B) \Rightarrow A$?

A	B	A ⇒ B
V	V	V
V	F	F
F	V	V
F	F	V

A	B	A ⇔ B
V	V	V
V	F	F
F	V	F
F	F	V

A	¬A
V	F
F	V

A <i>https://firebasestorage.googleapis.com/v0/b/e2-ms01.appspot.com/o/IMAT%2FIMAT_Quizzes%2Fql_aa6d3aacacb426ccdb293f4743cbd188_l3.png?alt=media&token=77185fde-b817-4a61-bfdc-c0babbefb0bf<i>

B <i>https://firebasestorage.googleapis.com/v0/b/e2-ms01.appspot.com/o/IMAT%2FIMAT_Quizzes%2Fql_d9e18ecaad15c99cdd6265b2141cef9e_l3.png?alt=media&token=2a207812-8c29-45a8-a093-cabe6d2dd97e<i>

C <i>https://firebasestorage.googleapis.com/v0/b/e2-ms01.appspot.com/o/IMAT%2FIMAT_Quizzes%2Fql_74ddc2d89643461d3a956be159ab0c2e_l3.png?alt=media&token=9d155f32-5bf5-4230-994c-8d4f4a489624<i>

D <i>https://firebasestorage.googleapis.com/v0/b/e2-ms01.appspot.com/o/IMAT%2FIMAT_Quizzes%2Fql_39c1cda79b2a403d61baf82b6f2916b7_l3.png?alt=media&token=3abbb19e-f0da-4f2b-a43d-e132986b57bc<i>

E <i>https://firebasestorage.googleapis.com/v0/b/e2-ms01.appspot.com/o/IMAT%2FIMAT_Quizzes%2Fql_221bdbabd41ba529cb61ff56ca4d2183_l3.png?alt=media&token=b209787a-b95a-41d5-9d40-796284d225e4<i>

TEST DI CHIMICA

23 **Zolfo e ferro reagiscono completamente con un rapporto in peso di 1:1,74 e producono solfuro di ferro (II) (FeS). Che cosa succede mettendo a reagire 0,5 g di zolfo con 1,74 g di ferro?**

A Si ottengono 1,37 g di FeS e 0,87 g di ferro non reagiscono
B Si ottengono 1,37 g di FeS e 0,87 g di zolfo non reagiscono
C Ferro e zolfo non reagiscono
D Si ottengono 2,24 g di FeS
E Si ottengono 2,24 g FeS2

24 **Quale delle seguenti equazioni è corretta per un gas che ha massa m e massa molare M?**

A pV = mRT/M
B pV = m/MRT
C p/V = mRT/M
D p/V = MRT/m
E pV = MRT/m

25 **"Se più elettroni occupano orbitali degeneri, essi si distribuiscono con spin paralleli, sul numero massimo possibile di tali orbitali".**

Quest'affermazione è nota come:

A principio di esclusione di Pauli
B regola dell'ottetto
C modello di Bohr
D regola di Hund
E principio di Aufbau

26 **Quale delle seguenti serie di numeri quantici riferite a un elettrone è possibile?**

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

27 **Considerando gli elementi della tavola periodica, a partire dal secondo periodo, quale delle seguenti affermazioni è corretta?**

A Il carattere metallico diminuisce in ogni gruppo procedendo dall'alto verso il basso
B I gas nobili hanno raggio atomico minore di quello del metallo alcalino dello stesso periodo
C I metalli alcalino-terrosi hanno energia di seconda ionizzazione minore di quella di prima ionizzazione
D L'elettronegatività è la variazione di energia potenziale dovuta all'aggiunta di un elettrone a un atomo neutro
E I semimetalli sono elementi di transizione

---

28 **Nel legame metallico:**

A ioni positivi e negativi si attraggono reciprocamente
B atomi neutri si attraggono reciprocamente
C ioni positivi e negativi sono circondati da elettroni di valenza delocalizzati
D ioni positivi sono circondati da elettroni di valenza delocalizzati
E strati di ioni positivi si alternano a strati di ioni negativi

---

29 **Quale tra i seguenti composti è un idruro?**

A $\mathrm{CaH_2}$
B HBr
C $\mathrm{CuSO_4 \cdot 5H_2O}$
D $\mathrm{Mg(OH)_2}$
E HCN

---

30 **Dalla reazione di quale delle seguenti coppie di sostanze si ottiene come prodotto un sale?**

A $\mathrm{Li_2O + CO_2}$
B $\mathrm{Al + O_2}$
C $\mathrm{CaO + H_2O}$
D $\mathrm{Li + H_2O}$
E $\mathrm{FeO + K}$

---

31 **Secondo la reazione $\mathrm{2KClO_3(\,s) \rightarrow 2KCl(s) + 3O_2(\,g)}$ a quale volume di $\mathrm{O_2}$ viene prodotto a STP dalla decomposizione di 0,4 mol di KClO3?**

A 22,4 L
B 0,6 L
C 13,4 L
D 11,2 L
E 33,6 L

---

32 **Quanti grammi di H_2O reagiscono completamente con 1 mole di Na (M = 23 g/mol) secondo la reazione:**

$2Na + 2H_2O \rightarrow 2NaOH + H_2$

- **A** 2
- **B** 36
- **C** 18
- **D** 1
- **E** 23

---

33 **Quale tra le seguenti affermazioni riferite alla solubilità NON è corretta?**

- **A** In acqua a 20 °C la solubilità di CO_2 è maggiore di quella di O_2
- **B** La solubilità di una sostanza in un solvente si riferisce alla soluzione satura
- **C** La solubilità di alcuni solidi nei liquidi diminuisce all'aumentare dalla temperatura
- **D** In acqua a 20 °C la solubilità di N_2 è minore di quella di O_2
- **E** La solubilità dei gas nei liquidi generalmente aumenta all'aumentare della temperatura

---

34 **In una reazione di decomposizione di $N_2O_5(g)$ la concentrazione iniziale del gas è pari a 0,1200 M. Dopo mezz'ora la concentrazione del gas è scesa a 0,0600 M. Sapendo che la reazione è del primo ordine rispetto a N_2O_5 quale sarà la concentrazione del reagente dopo due ore?**

- **A** 0,0150 M
- **B** 0,0300 M
- **C** 0,0100 M
- **D** 0,0075 M
- **E** 0,0200 M

---

35 **Quale affermazione riferita alla seguente equazione chimica, che deve essere bilanciata, è corretta?**

$MnO_2 + HCl \rightarrow MnCl_2 + Cl_2 + H_2O$

- **A** È una reazione di dismutazione
- **B** Sono necessarie 4 moli di HCl per ogni mole di Mn O_2
- **C** Il cloro si riduce
- **D** Si formano 2 moli di Cl_2 per ogni mole diMn O_2
- **E** Il manganese è l'agente riducente

---

36 **Quale delle seguenti soluzioni consente di neutralizzare 500 mL di una soluzione di $Ca(OH)_2$ 1M?**

- **A** 250 mL di HCl 4 M
- **B** 250 mL di H_2SO_4 1 M
- **C** 500 mL di HCl 1 M
- **D** 500 mL di H_2SO_4 1 M
- **E** 250 mL di HCl 2 M

---

37 **Quale delle seguenti reazioni trasforma un alcol in un acido carbossilico?**

A Riduzione
B Sostituzione
C Ossidazione
D Addizione
E Eliminazione

---

38 **Quanti isomeri costituzionali sono possibili nella molecola C3H8O?**

A 5
B 4
C 2
D 1
E 3

TEST DI BIOLOGIA

39 **Quale tra le seguenti affermazioni, riguardanti i polisaccaridi, è corretta?**

- A Dall'idrolisi dell'amilosio si ottengono molecole di glucosio e dall'idrolisi dell'amilopectina si ottengono molecole di fruttosio
- B La cellulosa ha prevalentemente funzione di riserva energetica
- C L'amilopectina e il glicogeno hanno entrambi una struttura ramificata
- D Il glicogeno è formato da lunghe catene lineari di molecole di glucosio, unite tra loro mediante legami a idrogeno
- E L'amido è formato prevalentemente da amilopectina, che ha struttura lineare, e da amilosio, che ha struttura ramificata

40 **Quale tra le seguenti affermazioni riferite agli α-amminoacidi, è corretta?**

- A Alcuni amminoacidi hanno catene laterali polari, ma nessun amminoacido ha una catena laterale elettricamente carica
- B La catena laterale dell'asparagina è aromatica
- C Il carbonio α lega sempre quattro atomi o gruppi tutti diversi fra loro
- D Il legame peptidico unisce in modo covalente le catene laterali di due amminoacidi
- E Due molecole di cisteina possono legarsi tra loro mediante formazione di un ponte disolfuro

41 **Per quale motivo i protisti e i batteri sono classificati in domini differenti?**

- A I protisti sono autotrofi, i batteri sono eterotrofi
- B I protisti sono pluricellulari, i batteri sono unicellulari
- C I protisti sono organismi decompositori, i batteri no
- D I protisti sono eucarioti, i batteri sono procarioti
- E I protisti e i batteri si trovano a un diverso livello della catena alimentare

42 **L'introduzione di gocce di liquidi all'interno della cellula mediante la formazione di vescicole per invaginazione della membrana plasmatica prende il nome di:**

- A imbibizione
- B osmosi
- C pinocitosi
- D fagocitosi
- E adsorbimento

43 **Quale delle seguenti affermazioni che si riferiscono ai lisosomi NON è corretta?**

- A Sono coinvolti nei processi di autofagia
- B Contengono enzimi idrolitici attivi
- C Sono prodotti dall'apparato di Golgi
- D Contengono enzimi ad azione perossidasica
- E Al loro interno il valore di pH è circa 5

44 **Durante la gametogenesi umana, quanti cromatidi e quanti cromosomi sono presenti in un oocita secondario alla metafase della seconda divisione meiotica?**

- A 92 cromatidi e 46 cromosomi
- B 23 cromatidi e 46 cromosomi
- C 46 cromatidi e 46 cromosomi
- D 23 cromatidi e 23 cromosomi
- E 46 cromatidi e 23 cromosomi

---

45 **Qual è l'agente riducente nella reazione:**
$\text{piruvato} + \text{NADH} + \text{H}^+ \rightarrow \text{etanolo} + \text{CO}_2 + \text{NAD}^+$?

- A NADH
- B CO_2
- C Piruvato
- D Etanolo
- E H^+

---

46 **Quale tra le seguenti affermazioni riguardanti la riproduzione sessuata negli organismi eucarioti superiori (animali e piante) NON è corretta?**

- A Implica una divisione meiotica
- B Prevede la produzione di cellule aploidi
- C In alcune specie può avvenire per gemmazione
- D La fecondazione può essere esterna o interna
- E In alcune specie può avvenire per autofecondazione

---

47 **Negli esseri umani esistono 4 gruppi sanguigni definiti dal sistema AB0. Quale tra le seguenti affermazioni è corretta?**

- A Gli individui di gruppo A producono antigeni di gruppo A
- B Gli individui di gruppo 0 sono riceventi universali
- C Gli individui di gruppo AB possono donare sangue a individui di gruppo A o B
- D Gli individui di gruppo 0 sono omozigoti dominanti
- E Gli individui di gruppo B producono anticorpi anti-B

---

48 **Quale dei seguenti processi è indispensabile per l'avvio della trascrizione in una cellula eucariotica?**

- A L'appaiamento di un primer al filamento di DNA
- B Lo splicing degli introni
- C Il legame di alcuni fattori della trascrizione al promotore
- D La rimozione del cap in posizione 5' dalla molecola di mRNA
- E L'aggiunta della coda di poliA alla molecola di mRNA

---

49 **Nei topi l'allele che determina il pelo nero (B) è dominante su quello che determina il pelo marrone (b) e l'allele che determina la coda corta (T) è dominante su quello che determina la coda lunga (t). Sapendo che i due geni responsabili del colore e della lunghezza del pelo non sono associati, con quale probabilità dall'incrocio di due individui con genotipo rispettivamente Bbtt e BbTt si otterranno individui con pelo nero e coda corta?**

A 3/4
B 9/16
C 3/16
D 1/2
E 3/8

---

50 **Un vettore di clonaggio:**

A è un enzima necessario per l'amplificazione del DNA mediante PCR
B permette di trasferire un frammento di DNA esogeno all'interno di una cellula
C è il frammento di innesco per la DNA polimerasi durante la replicazione delDNA
D è il substrato solido necessario per lo sviluppo di colonie batteriche in vitro
E permette di trasferire il nucleo di una cellula somatica in una cellula uovo durante la clonazione di organismi complessi

---

51 **Una speciazione allopatrica può verificarsi:**

A se due popolazioni della stessa specie occupano lo stesso territorio
B solo se dall'incrocio di individui appartenenti a specie differenti nascono individui fertili
C dagli incroci tra individui di specie differenti che occupano lo stesso territorio
D se due popolazioni della stessa specie si trovano separate geograficamente
E solo se gli organismi di una data specie presentano uno spiccato dimorfismo sessuale

---

52 **I condrociti:**

A sintetizzano il tessuto osseo
B sono cellule linfatiche
C sono cellule epiteliali
D si trovano nella cartilagine
E si trovano nel midollo spinale

---

53 **Quale tra le seguenti NON è un'arteria della circolazione sistemica?**

A Arteria polmonare
B Aorta
C Arteria succlavia
D Arteria bronchiale
E Arteria iliaca

---

54 **Nella fosforilazione ossidativa qual è l'accettore finale degli elettroni della catena respiratoria?**

A NAD^+
B ADP
C O_2
D H_2O
E CO_2

TEST DI FISICA E MATEMATICA

55 **Siano A e B gli estremi dell'arco AB di una circonferenza di centro C e raggio 4 cm tali che l'ampiezza dell'angolo AĈB sia 120° e D il punto di intersezione delle tangenti alla circonferenza tracciate dai punti A e B.**
Qual è la misura, in cm, del segmento CD?

A 6
B 8
C $4\sqrt{2}$
D $4\sqrt{3}$
E 4

56 **Qual è l'insieme delle soluzioni reali della disequazione $\frac{1}{x^2} + \frac{1}{x+2} > 0$?**

A $x > -2$ e $x \neq 0$
B $x \geq -2$
C $-2 < x < 0$
D Ogni x reale
E $x > 2$

57 **Per determinare due numeri il cui prodotto è -6 e la cui somma è 1, quale delle seguenti equazioni si deve risolvere?**

A $x^2 - 6x = 0$
B $x^2 - x - 6 = 0$
C $x^2 + x - 6 = 0$
D $x^2 - x + 6 = 0$
E $x^2 + x + 6 = 0$

59 **Considerati due condensatori piani uguali, entrambi di capacità C, il primo viene riempito con materiale dielettrico di costante dielettrica xr = 2. Come deve essere modificata la distanza fra le armature del secondo condensatore in modo che i due condensatori mantengano ancora la stessa capacità?**

A Deve essere raddoppiata
B Non è possibile che i due condensatori abbiano ancora la stessa capacità
C Deve essere quadruplicata
D Deve essere ridotta a un quarto della distanza iniziale
E Deve essere dimezzata

60 **Un veicolo si muove in direzione Est per 10 km e successivamente, senza fermarsi, per 24 km verso Sud. Se la durata del viaggio è di 30 minuti, qual è il modulo, in km/h, della velocità vettoriale media del veicolo?**

A 13
B 17
C 34
D 52
E 28

FOGLIO DELLE RISPOSTE

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

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

CHIAVE DELLE RISPOSTE

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

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

TEST VETERINARIA 2019

RIFALLA NELL'APP

2019

Inquadra il QR oppure apri

app.testbuddy.it

PROVE UFFICIALI DEGLI ANNI PASSATI

TESTBUDDY.IT