PROVE UFFICIALI DEGLI ANNI PASSATI

TEST ODONTOIATRIA

1998

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 Odontoiatria 1998, 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 BIOLOGIA	23 quesiti
TEST DI CHIMICA	22 quesiti
TEST DI FISICA	19 quesiti
TEST DI MATEMATICA	20 quesiti
Totale	**84 quesiti**

In questa versione ci sono **84 domande su 90** 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 BIOLOGIA

1 **Quale dei seguenti organi è di natura muscolare?**

- A Pene
- B Polmoni
- C Utero
- D Fegato
- E Milza

2 **In quali strutture cellulari degli eucarioti si può trovare il DNA?**

- A Nel nucleo e nei mitocondri
- B Nel nucleo
- C Nel nucleo, nel citoplasma e nei mitocondri
- D Nel citoplasma
- E Nei mitocondri

3 **Una tetrade è formata da:**

- A Una coppia di cromosomi omologhi
- B L'insieme delle cellule che si ottengono alla fine della meiosi
- C Un singolo cromosoma omologo
- D Una coppia di cromatidi
- E Un cromosoma duplicato

4 **Attraverso la meiosi e la fecondazione gli animali superiori:**

- A danno origine ad una prole aploide
- B presentano alternanza di generazione, aploide e diploide
- C danno origine ad una prole con lo stesso numero di cromosomi dei genitori
- D danno origine ai gameti
- E aumentano il numero di cellule del proprio organismo

5 **Sia una cellula con 2n = 20.**

Considerando l'anafase della prima divisione meiotica e l'anafase della mitosi, quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA?

- A Nell'anafase meiotica migrano ai poli 20 cromosomi per parte
- B Nell'anafase meiotica migrano ai poli 10 cromosomi per parte
- C Nell'anafase meiotica si separano i cromatidi
- D Nell'anafase mitotica migrano ai poli 10 cromatidi per parte
- E Nell'anafase mitotica migrano ai poli 10 cromosomi per parte

6 **La mancanza di ferro nell'organismo può provocare:**

A aritmia
B anossia
C anoressia
D idiozia
E aporia

---

7 **Il valore del singolo potenziale d'azione generato da un impulso nervoso:**

A varia secondo la frequenza dello stimolo
B varia secondo l'intensità dello stimolo
C è diverso secondo il tipo di stimolo
D è sempre uguale
E varia lungo il percorso di una fibra nervosa

---

8 **Durante la sistole ventricolare sono:**

A chiuse le valvole tra vene e atri
B aperte le valvole tra atri e arterie
C aperte le valvole tra atri e ventricoli
D aperte le valvole tra ventricoli e arterie
E chiuse le valvole tra arterie e ventricoli

---

9 **Se un neurone riceve due segnali, entrambi al di sotto del livello soglia ma distanziati da un brevissimo intervallo di tempo:**

A trasmette un unico impulso corrispondente alla somma dei due segnali ricevuti
B trasmette solo il primo segnale
C non trasmette alcun segnale
D trasmette entrambi i segnali in rapida successione
E trasmette solo il secondo segnale

---

10 **I dendriti trasmettono l'impulso nervoso:**

A in senso centrifugo, verso i centri nervosi
B in modo variabile secondo lo stimolo
C in senso centripeto, verso il corpo cellulare
D dai centri nervosi verso i recettori
E alternativamente nei due sensi

---

11 **Quale funzione è tipica del tRNA?**

A Trasporto di informazioni geniche
B Trasporto contro gradiente
C Produzione di proteina
D Produzione di amminoacidi
E Trasporto di amminoacidi

---

12 **10 micrometri corrispondono a:**

A 1/1000 di millimetro
B 0,1 millimetri
C 1/1000 di metro
D 100 millimetri
E 1/100.000 di metro

---

13 **Un recipiente è diviso in due scomparti da una membrana semipermeabile simile a quella cellulare.**

Tale membrana separa una soluzione di NaCl al 10% da una soluzione di KCl al 5%. Si può osservare che:

A il cloruro di potassio va verso la soluzione al 10%
B il flusso d'acqua si muove dalla soluzione al 10% verso quella al 5%
C non si ha alcuna variazione del livello dell'acqua nei due scomparti
D il flusso d'acqua si muove dalla soluzione al 5% verso quella al 10%
E diminuisce il livello d'acqua nella soluzione al 10%

---

14 **I sistemi viventi utilizzano composti ricchi di energia chimica per mantenere il loro livello di organizzazione.**

Pertanto nelle trasformazioni chimiche che avvengono nei sistemi viventi:

A l'entropia diminuisce
B la temperatura diminuisce
C la temperatura rimane costante
D l'entropia aumenta
E l'entalpia tende sempre ad aumentare

---

15 **Quando una molecola di clorofilla è colpita da energia luminosa:**

A la luce rossa è riflessa
B la luce verde non è assorbita
C tutte le lunghezze d'onda sono assorbite
D tutte le lunghezze d'onda sono riflesse
E la luce verde è la più assorbita

---

16 **Dall'incrocio AA * aa si ottengono:**

A individui con fenotipo uguale
B individui omozigoti
C 50% omozigoti e 50% eterozigoti
D 75% con carattere dominante e 25% con carattere recessivo
E individui che mostrano il carattere recessivo

---

17 **Quale, fra le seguenti coppie, NON può avere figli con gruppo sanguigno 0?**

A Madre gruppo A, padre gruppo 0
B Madre gruppo 0, padre gruppo B
C Madre gruppo B, padre gruppo A
D Madre gruppo 0, padre gruppo A
E Madre gruppo 0, padre gruppo AB

---

18 **Un anticorpo è:**

A una proteina del complemento
B un antibiotico che elimina i batteri nocivi
C una proteina dell'agente infettante
D una molecola che caratterizza i linfociti T
E un prodotto delle plasmacellule

---

19 **Il più abbondante sale organico presente nelle ossa è:**

A \mathrm{nanO}_{3}
B \mathrm{CaCl}_{2}
C \mathrm{Ca}_{3}\left(\mathrm{PO}_{4}\right)_{2}
D \mathrm{CaSO}_{4}
E \mathrm{Na}_{2} \mathrm{CO}_{3}

---

20 **L'antibiotico penicillina è prodotto da:**

A Ife fungine di un lichene
B Un batterio simbiotico che vive nell'intestino dei Vertebrati
C Un'alga verde di tipo coloniale
D Cellule specifiche del sistema immunitario
E Una muffa appartenente alla classe dei funghi imperfetti o "Deuteromiceti"

---

21 **Quanti tipi di mRNA esistono in una cellula eucariote?**

- A Tanti quante sono le proteine da produrre
- B Tanti quanti sono i tRNA
- C 64
- D 20
- E Tanti quanti sono i ribosomi

22 **Il comune raffreddore è provocato da:**

- A uno stafilococco
- B un batteriofago
- C un lievito
- D un protozoo
- E un virus

23 **Un ciclo vitale che presenti una fase acquatica seguita da metamorfosi, quindi una fase terrestre, è caratteristico di:**

- A rettili
- B uccelli
- C mammiferi
- D anfibi
- E celenterati

TEST DI CHIMICA

24 **Gli acidi ribonucleici sono costituiti da:**

A basi azotate-ribosio-acido solforico.
B basi azotate-ribosio-acido fosforico;
C amminoacidi-desossiribosio-acido fosforico;
D basi azotate-acido fosforico-desossiribosio;
E acidi grassi-fosfato-ribosio;

25 **L'acido cianidrico è un veleno perchè:**

A forma la cianoemoglobina;
B scinde le catene proteiche;
C si sostituisce allo ione calcio;
D blocca la colinesterasi.
E libera acido cloridrico dai cloruri;

26 **I legami che definiscono la struttura primaria delle proteine sono:**

A adipici;
B a ponte di idrogeno;
C disolfuro.
D peptidici;
E dativi;

27 **Il numero di atomi di idrogeno contenuti in una mole di \mathrm{H}_{2} \mathrm{O} è:**

A 6,023 \cdot 10^{23}
B 18,069 \cdot 10^{23}
C 2;
D 6.023 \cdot 10^{-23}
E 12,046 \cdot 10^{23}

28 **La relazione pH + pOH =14 è valida :**

A solo per soluzioni acquose basiche
B per qualsiasi soluzione, anche non acquosa purché contenente un acido e una base
C solo per soluzioni acquose neutre
D solo per soluzioni acquose contenenti un acido o una base
E per tutte le soluzioni acquose

29 **Nella reazione: \mathrm{Zn}+\mathrm{FeCl}_{2} \rightarrow \mathrm{ZnCl}_{2}+\mathrm{Fe}, lo ione che si riduce è:**

A \mathrm{Fe}^{+++}
B \mathrm{Zn}^{++}
C nessuno, si ha solo ossidazione;
D \mathrm{Cl}^{-}
E \mathrm{Fe}^{++}

---

30 **Una soluzione 2N contiene:**

A due moli di soluto per due litri di solvente.
B due grammi di soluto per millimetro cubico di soluzione;
C due grammo equivalenti di soluto per 1000 g di solvente;
D due grammo equivalenti di soluto per litro di soluzione;
E due moli di soluto per 1000 g di solvente;

---

31 **L'acido solforico ha peso molecolare 98 u.m.a. A quanti grammi corrispondono cinque moli di questa sostanza?**

A 19,6;
B 98;
C 35;
D 5 \cdot 6,023 \cdot 10^{23}
E 490;

---

32 **Per triplo legame si intende:**

A un legame tra ioni trivalenti;
B un legame derivante dalla compartecipazione di tre coppie di elettroni ;
C un legame tra tre atomi.
D un legame tra tre ioni monovalenti;
E un legame covalente tra tre molecole;

---

33 **La reazione che trasforma gli alcani in alcheni è:**

A deidratazione;
B deidrogenazione;
C riduzione;
D deprotonazione.
E idrogenazione;

---

34 **Quale dei seguenti sistemi NON è eterogeneo?**

A Emulsione;
B Sospensione;
C Soluzione.
D Fumo;
E Schiuma;

---

35 **Quale è la struttura spaziale di una molecola con ibridazione \mathrm{sp}^{3} ?**

A Quadrata;
B Triangolare.
C Lineare;
D Tetraedrica;
E Cilindrica;

---

36 **La solubilità di un gas in un liquido:**

A aumenta al diminuire della temperatura;
B è indipendente dalla temperatura.
C diminuisce all'aumentare della pressione parziale del gas;
D aumenta all'aumentare della temperatura;
E è indipendente dalla pressione parziale del gas;

---

37 **Sono sempre elettroliti forti**

A i sali solubili;
B le anidridi.
C le basi;
D gli acidi
E gli esteri;

---

39 **Quale delle seguenti reazioni ha come prodotto un estere ?**

A Alcool + alcool;
B Alcool + aldeide;
C Acido + alcool;
D Aldeide + chetone.
E Acido + acido;

---

40 **Gli acidi organici di origine biologica sono caratterizzati da:**

A non formare sali con basi forti;
B capacità di liberare ossidrilioni;
C forte acidità;
D debole acidità.
E comportamento acido solo in solventi organici;

---

41 **I chetoni danno reazioni di:**

A condensazione con formazione di eteri;
B addizione al doppio legame C=N;
C ossidazione con formazione di esteri;
D sostituzione elettrofila.
E addizione al doppio legame C=O;

---

42 **Se si idrolizza un trigliceride in ambiente basico, si ottengono:**

A grassi;
B un alcool trivalente e saponi;
C proteine;
D una molecola di acido carbossilico e tre molecole di alcool monovalente.
E tre molecole di glicerolo;

---

43 **Soltanto una delle seguenti affermazioni a proposito della molecola del metano è ERRATA. Quale?**

A l'atomo di C è ibridato \mathrm{sp}^{3};
B la molecola non è planare;
C la molecola è polare.
D gli angoli di legame sono di circa 109 gradi;
E i quattro atomi di idrogeno si trovano ai vertici di un tetraedro regolare;

---

44 **Un polimero è sempre formato da:**

A chetoacidi legati tra loro.
B epimeri legati tra loro;
C monomeri legati tra loro;
D isotopi legati tra loro;
E isomeri legati tra loro;

---

45 **Quale tra le seguenti sostanze è un chetone?**

A Acetone;
B Anilina;
C Etanolo;
D Etanale.
E Acetato;

---

46 **Quale tra le seguenti sostanze appartiene alla categoria dei composti eterociclici con carattere aromatico?**

A Piridina;
B Tetraidrofurano;
C Benzene;
D Fenolo.
E Cicloesene;

TEST DI FISICA

48 **Quale delle seguenti grandezze si può misurare in kcal/kg?**

- A Calore specifico;
- B Equivalente meccanico della caloria.
- C Calore latente di fusione;
- D Capacità termica;
- E Variazione di entropia;

49 **Una velocità di 180 m/s equivale a:**

- A 648 km/h
- B 50 km/h
- C 64,8 km/h
- D 6,48 km/h
- E 500 km/h

50 **Una popolazione di batteri ha, in un certo intervallo di tempo, un tasso di moltiplicazione costante (ossia il rapporto tra il numero di batteri che si creano in ogni unità di tempo ed il numero di batteri è costante).**

La legge di sviluppo, in tali condizioni, è:

- A logaritmica.
- B parabolica;
- C esponenziale;
- D iperbolica;
- E lineare;

51 **Quale frazione di un centimetro è un micrometro?**

- A La centimillesima parte
- B La centesima parte
- C La decimillesima parte
- D La millesima parte
- E La decima parte

53 **La leva è una macchina semplice che:**

A consente di sviluppare maggior potenza
B è in equilibrio solo se i "bracci" sono uguali
C può equilibrare due forze diverse
D consente di compiere maggior lavoro
E è in equilibrio solo se i "bracci" sono sulla stessa retta

---

54 **In una manovra ferroviaria un vagone viene lanciato verso un altro, con il quale si aggancia; dopo l'urto ambedue i vagoni procedono uniti, con moto uniforme. Confrontando gli stati del sistema prima e dopo l'urto, quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA?**

A non si può dire niente circa il segno delle variazioni dell'energia cinetica e della quantità di moto se non si conosce la massa dei vagoni.
B l'energia cinetica e la quantità di moto totali non variano;
C l'energia cinetica diminuisce e la quantità di moto non varia;
D tanto l'energia cinetica che la quantità di moto totale diminuiscono;
E l'energia cinetica non varia e la quantità di moto diminuisce;

---

55 **Una colonna d'acqua alta 10 m esercita sul fondo una pressione il cui valore:**

A è pari a 1000 mm Hg
B è superiore a 2 atm
C è inferiore a 700 mm Hg
D supera di circa 1 atm la pressione esterna
E dipende dall'area della superficie d'appoggio della colonna

---

56 **Il peso di un corpo sulla Luna è minore del peso dello stesso corpo sulla Terra perchè:**

A il raggio della Luna è minore della massa della Terra;
B l'accelerazione di gravità diminuisce con l'aumentare della distanza della Terra.
C la Luna è priva di atmosfera;
D il rapporto tra la massa e il quadrato del raggio è minore per la Luna che per la Terra;
E la massa della Luna è minore della massa della Terra;

---

57 **In una trasformazione ciclica reversibile, una macchina termica assorbe 450 kcal da un serbatoio di calore e cede 150 kcal ad un altro serbatoio di calore a temperatura più bassa. Il rendimento del ciclo è:**

A 1/4
B 3/4
C 1/3
D 2/3
E 3/5

---

59 **10^{20} atomi di gas sono contenuti in un volume di 1 metro cubo. All'aumentare della temperatura aumenta la pressione del gas in quanto:**

- A l'energia cinetica delle molecole aumenta
- B il volume delle molecole aumenta
- C il gas tende alla condizione di gas perfetto
- D il gas si allontana dalla condizione di gas perfetto
- E l'energia interna non varia

60 **A quale temperatura centigrada le molecole di un gas hanno energia cinetica media uguale alla metà di quella che hanno a temperatura ambiente (considerata di circa 27 gradi centigradi)?**

- A 13,5 gradi centigradi;
- B - 123 gradi centigradi;
- C 54 gradi centigradi;
- D - 150 gradi centigradi;
- E 150 gradi centigradi;

61 **La radioattività può essere rivelata per mezzo di:**

- A un apparecchio radioricevente
- B un termostato
- C una lastra fotografica
- D uno spettrofotometro
- E un colorimetro

62 **Durante l'espansione adiabatica e reversibile di un gas perfetto, il lavoro compiuto dal sistema è uguale:**

- A alla diminuzione di energia cinetica elastica dello stesso gas;
- B alla quantità di calore assorbita dall'ambiente;
- C alla diminuzione dell'energia potenziale intermolecolare;
- D alla variazione di entropia del gas.
- E alla variazione dell'energia cinetica totale delle molecole del gas;

63 **Quando l'acqua si trasforma in ghiaccio a pressione atmosferica:**

- A sviluppa calore cedendolo all'ambiente
- B si ha una contrazione di volume
- C viene assorbito calore dall'ambiente
- D diminuisce la temperatura del miscuglio acqua-ghiaccio
- E aumenta la temperatura del miscuglio acqua-ghiaccio

64 **La temperatura di ebollizione di un liquido ad una data pressione:**

A dipende sia dal tipo di liquido che dalla quantità di calore assorbito
B dipende dalla quantità di calore assorbito
C dipende dalla superficie libera del liquido
D dipende dalla massa del liquido
E dipende esclusivamente dal tipo di liquido che si considera

---

65 **Buttando sui carboni accesi di un forno per pizze una manciata di sale, si produce una fiammata gialla, caratteristica del sodio. La luce viene osservata dall'esterno, dove evidentemente la temperatura è più bassa e quindi la densità dell'aria è più alta.**
Poichè l'indice di rifrazione dell'aria cresce al crescere della densità quale fra le seguenti grandezze, relative alla luce osservata, è certamente maggiore all'esterno del forno rispetto all'interno?

A La frequenza;
B La velocità di propagazione delle onde.
C Il numero di onde per unità di lunghezza;
D La lunghezza d'onda;
E Il periodo;

---

66 **L'intensità di corrente elettrica in un filo conduttore:**

A è il numero di cariche che attraversano una sezione del conduttore in un determinato tempo
B si misura in coulomb * secondo
C è il numero di elettroni che circola nel conduttore in un secondo
D si misura in volt/secondo
E dipende dalla differenza di potenziale agli estremi del filo

---

67 **I raggi X, come è noto, sono radiazioni molto penetranti in quanto costituiti da fotoni di alta energia. Tale potere penetrante è tanto maggiore quanto più grande è:**

A la carica dei fotoni;
B il numero dei fotoni;
C la frequenza della radiazione;
D la velocità dei fotoni.
E la lunghezza d'onda della radiazione;

---

68 **Sei lampade sono collegate in parallelo a una d.d.p. costante.**

Se il filamento di una di esse si interrompe:

A si spengono anche le altre
B l'intensità di corrente nelle altre rimane invariata
C aumenta il consumo di energia delle altre
D aumenta la luminosità delle altre
E diminuisce l'intensità di corrente nelle altre

TEST DI MATEMATICA

69 **L'equazione di secondo grado: a x^{2}+b=0 ha radici reali quando:**

- A a < 0 e qualunque sia il segno di b;
- B b < 0 e qualunque sia il segno di a;
- C a e b hanno segni opposti;
- D a e b sono entrambi positivi;
- E a e b sono entrambi negativi.

70 **(a+b)^{2} = ?**

- A a^{2}-b^{2}
- B a^{2}+b^{2}+2 a b
- C a^{2}+b^{2}
- D a^{2}+b^{2}-2 a b
- E 2 a+2 b

71 **Il 4% del 20% di un numero è 1; qual è il numero?**

- A 80;
- B 20
- C 24;
- D 16;
- E 125;

72 **Detta k una costante, l'affermazione "x e y sono inversamente proporzionali" equivale a:**

- A x + y = k
- B xy = k
- C y = kx
- D x = ky
- E x - y = k

73 **Due grandezze si dicono direttamente proporzionali quando:**

- A la loro somma ha un valore costante;
- B il loro prodotto ha un valore costante;
- C il loro rapporto ha un valore costante.
- D diminuiscono contemporaneamente;
- E aumentano contemporaneamente;

74 **Se una grandezza x è direttamente proporzionale al quadrato di una grandezza y, e y è inversamente proporzionale ad una grandezza z, allora:**

A x è inversamente proporzionale a z;
B x è direttamente proporzionale a z;
C la relazione tra x e y è diversa da quelle indicate nelle risposte precedenti.
D x è direttamente proporzionale al quadrato di z;
E x è inversamente proporzionale al quadrato di z;

---

75 **Il grado di un polinomio corrisponde:**

A al grado del monomio di grado minimo;
B alla somma dei gradi di tutti i monomi addendi;
C al grado del monomio di grado massimo;
D al minimo comune multiplo dei gradi dei monomi addendi;
E al numero dei fattori letterali diversi tra loro.

---

76 **La variazione di una grandezza con il tempo può essere descritta con una funzione esponenziale se:**

A in intervalli di tempo uguali, la grandezza decresce di quantità uguali;
B in intervalli di tempo uguali l'incremento della grandezza è percentualmente costante;
C la grandezza è inversamente proporzionale al tempo;
D la grandezza è direttamente proporzionale al quadrato del tempo.
E in intervalli di tempo uguali, la grandezza cresce di quantità uguali;

---

77 **Data la funzione y = a + bx se x raddoppia, di quanto aumenta y?**

A x
B 2b;
C bx;
D b;
E 2a;

---

78 **Nella proporzione 5: x=x:-125 il valore del medio proporzionale:**

A è uguale a 25;
B è un numero irrazionale;
C è uguale a 1/25.
D non esiste nel campo dei numeri reali;
E è uguale a -25;

---

79 **Se il discriminante di un'equazione di secondo grado è negativo, le radici dell'equazione:**

A sono entrambe reali, ma irrazionali.
B sono due, entrambe reali e di segno opposto;
C non sono reali;
D sono una reale e una immaginaria;
E sono due reali coincidenti;

---

80 **x elevato a -y è uguale:**

A a y elevato a x.
B all'opposto di x elevato a y;
C al reciproco di y elevato a x;
D all'opposto di y elevato a x;
E al reciproco di x elevato a y;

---

82 **L'equazione 6^{x}=-36:**

A non ammette soluzioni nel campo reale;
B ha come radici 2 e -2;
C ha come unica radice -2.
D ha come unica radice 2:
E ha due soluzioni irrazionali;

---

83 **15^{0}= ?**

A 12;
B 1/12
C -12;
D 0;
E 1;

---

84 **Il "micro" è un prefisso che indica un sottomultiplo dell'unità uguale a:**

A un miliardesimo;
B un centimilionesimo.
C un milionesimo;
D un millesimo;
E un decimo;

---

85 **4893 moltiplicato per 8754896 è uguale a:**

A 42837706124;
B 42837706129;
C 42837706128;
D 42837706125
E 42837706126;

---

86 **5^3 / 5^{-3}=**

A 25
B 15625
C 0
D 5
E 1

---

87 **Due rette che non si incontrano:**

A non sono sicuramente parallele.
B possono essere parallele;
C giacciono sicuramente in piani diversi;
D giacciono sicuramente nello stesso piano;
E sono sicuramente parallele;

---

88 **Una retta inclinata di 45 gradi incontra l'asse delle ordinate nel punto di ordinata 3; l'equazione della retta è:**

A y = x + 3.
B y = x - 3;
C y = x;
D y = 45 x + 3;
E y = 3x +1;

---

89 **Gli angoli di un triangolo sono in progressione aritmetica, e il maggiore è il doppio del minore; i valori in gradi degli angoli sono:**

A 40,60,80;
B 40,50,80;
C 45,70,95.
D 60,90,120;
E 20,30,40;

FOGLIO DELLE RISPOSTE

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

1	A B C D E	29	A B C D E	61	A B C D E
2	A B C D E	30	A B C D E	62	A B C D E
3	A B C D E	31	A B C D E	63	A B C D E
4	A B C D E	32	A B C D E	64	A B C D E
5	A B C D E	33	A B C D E	65	A B C D E
6	A B C D E	34	A B C D E	66	A B C D E
7	A B C D E	35	A B C D E	67	A B C D E
8	A B C D E	36	A B C D E	68	A B C D E
9	A B C D E	37	A B C D E	69	A B C D E
10	A B C D E	39	A B C D E	70	A B C D E
11	A B C D E	40	A B C D E	71	A B C D E
12	A B C D E	41	A B C D E	72	A B C D E
13	A B C D E	42	A B C D E	73	A B C D E
14	A B C D E	43	A B C D E	74	A B C D E
15	A B C D E	44	A B C D E	75	A B C D E
16	A B C D E	45	A B C D E	76	A B C D E
17	A B C D E	46	A B C D E	77	A B C D E
18	A B C D E	48	A B C D E	78	A B C D E
19	A B C D E	49	A B C D E	79	A B C D E
20	A B C D E	50	A B C D E	80	A B C D E
21	A B C D E	51	A B C D E	82	A B C D E
22	A B C D E	53	A B C D E	83	A B C D E
23	A B C D E	54	A B C D E	84	A B C D E
24	A B C D E	55	A B C D E	85	A B C D E
25	A B C D E	56	A B C D E	86	A B C D E
26	A B C D E	57	A B C D E	87	A B C D E
27	A B C D E	59	A B C D E	88	A B C D E
28	A B C D E	60	A B C D E	89	A B C D E

CHIAVE DELLE RISPOSTE

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

1	C	29	E	61	C
2	A	30	D	62	E
3	A	31	E	63	A
4	C	32	B	64	E
5	B	33	B	65	C
6	B	34	C	66	E
7	D	35	D	67	C
8	D	36	A	68	B
9	C	37	A	69	C
10	C	39	C	70	B
11	E	40	D	71	E
12	E	41	E	72	B
13	D	42	B	73	C
14	A	43	C	74	E
15	B	44	C	75	C
16	A	45	A	76	B
17	E	46	A	77	C
18	E	48	C	78	D
19	C	49	A	79	C
20	E	50	C	80	E
21	A	51	C	82	A
22	E	53	C	83	E
23	D	54	C	84	C
24	B	55	D	85	C
25	A	56	D	86	B
26	D	57	D	87	B
27	E	59	A	88	A
28	E	60	B	89	A

TEST ODONTOIATRIA 1998

RIFALLA NELL'APP

1998

Inquadra il QR oppure apri

app.testbuddy.it