PROVE UFFICIALI DEGLI ANNI PASSATI

TEST ODONTOIATRIA

2000

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 2000, 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	19 quesiti
Test di Chimica	20 quesiti
Test di Fisica e Matematica	18 quesiti
Test di Logica e Cultura Generale	16 quesiti
Totale	**73 quesiti**

In questa versione ci sono **73 domande su 80** 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 **Nell'apparato circolatorio le valvole:**

- **A** permettono la dilatazione delle vene per un miglior scorrimento del sangue
- **B** sono costituite da spessi strati di tessuto muscolare
- **C** collaborano con la loro contrazione a far avanzare il sangue
- **D** sono presenti soprattutto nelle arterie poste vicine al cuore
- **E** consentono al sangue di procedere in un'unica direzione

2 **Se doveste far esaminare il vostro astragalo dal medico specialista, dovreste togliervi:**

- **A** i pantaloni
- **B** i guanti
- **C** gli occhiali
- **D** calze e scarpe
- **E** la camicia

4 **Il piruvato che si forma dalla glicolisi:**

- **A** viene trasformato in glucosio
- **B** viene ridotto ad acetilcoenzima A
- **C** viene immagazzinato come riserva
- **D** produce 2 molecole di ATP
- **E** viene ossidato a gruppo acetilico

5 **Il processo che scinde il glucosio in due molecole di piruvato è detto:**

- **A** glicolisi
- **B** fermentazione
- **C** fotolisi
- **D** pirolisi
- **E** ciclo di Krebs

6 **Dall'ectoderma prende origine:**

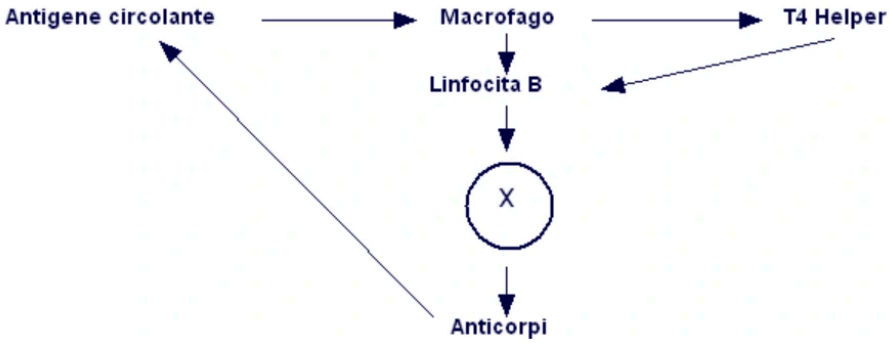
- **A** il sistema circolatorio
- **B** la colonna vertebrale
- **C** l'apparato respiratorio
- **D** il sistema nervoso
- **E** la muscolatura

7 **Il cervelletto:**

- A è coinvolto nella regolazione del sonno e della veglia
- B controlla il battito cardiaco
- C funziona da orologio biologico
- D controlla la frequenza respiratoria
- E partecipa al coordinamento dei movimenti muscolari

---

8 **Lo schema rappresenta la risposta immunitaria anticorpale. La X rappresenta:**



- A Linfociti T4
- B Plasmacellule
- C Linfociti T8 citotossici
- D Timociti
- E Piastrine

---

9 **L'instaurarsi del potenziale d'azione lungo un assone è dovuto:**

- A a sinapsi di tipo elettrico
- B al rilascio di neurotrasmettitori
- C all'uscita di ioni potassio dall'assone
- D all'uscita di ioni sodio dall'assone
- E all'entrata di ioni sodio dentro l'assone

---

10 **Gli ormoni che regolano la funzione renale sono:**

- A TSH e ACTH
- B Aldosterone e testosterone
- C Glucagone e tiroxina
- D ADH e LH
- E Aldosterone e ADH

---

11 **L'ipofisi è collegata a:**

A ipogastrio
B ipolimnio
C epifisi
D ipotalamo
E ipogeo

---

12 **L'emoglobina si lega più fortemente:**

A all'ossigeno
B all'acqua
C all'anidride carbonica
D al monossido di carbonio
E all'azoto

---

13 **I lieviti del genere Saccharomices sono:**

A funghi
B vegetali
C procarioti
D alghe
E batteri

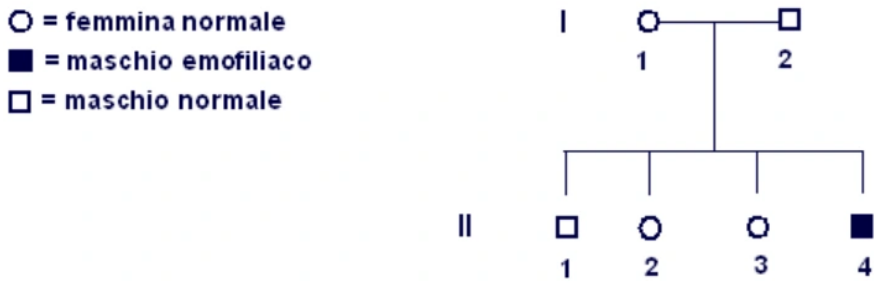
---

14 **Nel caso di codominanza di due geni:**

A la prole manifesta il carattere in forma intermedia
B nell'eterozigote il fenotipo è recessivo
C non esiste l'individuo eterozigote
D non esiste l'individuo omozigote
E nell'eterozigote vengono espressi entrambi gli alleli

---

15 **Sia il seguente albero genealogico di una famiglia in cui compare un figlio emofiliaco. Si può dedurre che:**



- **A** la femmina II 2 è sicuramente portatrice
- **B** la femmina II 3 ha una probabilità del 50% di essere portatrice
- **C** il maschio I 2 è eterozigote per il gene emofilia
- **D** la femmina I 1 è omozigote per il gene emofilia
- **E** il maschio II 1 ha una probabilità del 50% di essere portatore

---

16 **La vaccinazione si basa sul fatto che:**

- **A** contiene istamina
- **B** contiene antigeni
- **C** contiene sostanze che uccidono i microrganismi patogeni
- **D** stimola la produzione di antigeni
- **E** contiene anticorpi

---

17 **Un individuo con gruppo sanguigno A:**

- **A** ha anticorpi A nel sangue
- **B** può agglutinare i globuli rossi del sangue di un individuo con gruppo sanguigno B
- **C** può agglutinare i globuli rossi del sangue di un individuo con gruppo sanguigno 0
- **D** non ha anticorpi A e B nel proprio sangue
- **E** può ricevere sangue da un individuo con gruppo sanguigno B

---

18 **Quale dei seguenti composti è formato esclusivamente da glucosio:**

- **A** saccarosio
- **B** lattosio
- **C** glicogeno
- **D** ribosio
- **E** fruttosio

---

19 **Un virus a RNA può moltiplicarsi nella cellula ospite grazie ad una serie di enzimi, tra cui:**

A enzimi di restrizione
B DNA ricombinante
C transcrittasi inversa
D DNA ligasi
E DNA replicasi

---

20 **Nei mammiferi il sesso è determinato dai cromosomi sessuali, come per l'uomo. Le cellule somatiche del topolino domestico hanno 40 cromosomi.**

Quanti autosomi sono presenti nel gamete femminile?

A 20
B 40
C 19
D 12
E 38

TEST DI CHIMICA

21 **Tutti gli elementi del I gruppo del sistema periodico (metalli alcalini) possiedono un elettrone spaiato in un orbitale di tipo s, e hanno pertanto tendenza a formare ioni monovalenti positivi, comportandosi quindi come energici riducenti; la loro alta reattività giustifica altresì il fatto che i metalli alcalini non sono presenti in natura allo stato libero, ma soltanto combinati con altri elementi. Quale delle seguenti affermazioni PUÒ ESSERE DEDOTTA dalla lettura del brano precedente?**

- A I metalli alcalini tendono a formare composti con altri elementi formando legami covalenti
- B L'elettrone spaiato dei metalli alcalini si trova nell'orbitale s del primo livello
- C I metalli alcalini hanno una notevole tendenza ad ossidarsi
- D Gli atomi dei metalli alcalini tendono ad acquistare un elettrone
- E I metalli alcalini hanno una notevole tendenza a ridursi

22 **La pressione osmotica del sangue è dovuta principalmente ai sali in esso disciolti; la concentrazione molaredelle proteine, a causa del loro alto peso molecolare, è talmente bassa che, sul totale di circa 7,63 atm (valoredella pressione osmotica del sangue a 37° C), il contributo delle proteine è solo di circa 0,045 atm. Quale delle seguenti affermazioni N O N può essere dedotta dalla lettura del brano precedente?**

- A Il contributo dei sali al totale della pressione osmotica del sangue è maggiore del 90%
- B Il contributo delle proteine al totale della pressione osmotica del sangue è minore dell' 1%
- C Quanto più alto è il peso molecolare del soluto, tanto più bassa è la sua concentrazione molare
- D Sia i sali che le proteine presentano un elevato peso molecolare
- E Nel sangue sono disciolte sostanze ad alto ed a basso peso molecolare

23 **Il platino si trova, nei suoi minerali, costantemente associato al rutenio, al rodio, al palladio, all'osmio e all'iridio, elementi questi che presentano tutti notevoli affinità con il platino a causa della contiguità delle posizioni nel sistema periodico (le cosiddette "triadi" nel settore degli elementi di transizione); la separazione dei metalli sopraelencati risulta pertanto piuttosto difficile; il platino puro è un metallo di colore bianco-argenteo, è inalterabile all'aria, ed è resistente a tutti gli agenti chimici, ad eccezione dell'acqua regia, che lo scioglie formando acido cloro platinico \mathrm{H}_{2} \mathrm{PtCl}_{6}.**

Quale delle seguenti affermazioni NON può essere dedotta dalla lettura del brano precedente?

- A L'acqua regia contiene sicuramente cloro
- B Poiché nell'acido cloroplatinico il cloro ha n. di ossidazione -1, la trasformazione del platino in acidocloroplatinico ad opera dell'acqua regia consiste in una ossidazione
- C Il platino è un elemento di transizione
- D La scarsa reattività del platino è dovuta alla presenza, nell'ultimo livello, di un ottetto elettronico
- E É difficile separare elementi con proprietà simili tra loro

24 **Quale delle seguenti sostanze NON è un amminoacido?**

A Glicina
B Leucina
C Anilina
D Alanina
E Triptofano

---

25 **I carboidrati ingeriti in maggiore quantità dagli esseri umani sono i polisaccaridi amilopectina e cellulosa, forniti dai cibi vegetali, ed il glicogeno, derivato dai cibi di origine animale; l'amilopectina e il glicogeno vengono idrolizzati completamente a Dglucosio ad opera di enzimi; l'idrolisi dell'amilopectina e del glicogeno inizia nel cavo orale durante la masticazione, per l'azione dell'enzima amilasi salivare, secreto dalle ghiandole salivari; la digestione dell'amilopectina e del glicogeno prosegue poi nell'intestino tenue, ad opera dell'amilasi pancreatica, prodotta dal pancreas.**

Quale delle seguenti affermazioni NON può essere dedotta dalla lettura del brano precedente?

A L'amilasi pancreatica agisce sia sul glicogeno che sull'amido
B Il glicogeno viene inizialmente idrolizzato dall'amilasi salivare
C L'amilasi salivare agisce sia sul glicogeno che sull'amido
D La cellulosa viene idrolizzata in D-glucosio nel tratto gastrointestinale
E Le amilasi sono enzimi capaci di scindere molecole complesse in molecole più semplici

---

26 **Nel diabete grave, e non trattato con farmaci, si verifica una notevole, e piuttosto seria, diminuzione del pH del sangue, che può scendere dal valore normale di 7,4 fino a 7; in assoluto questa variazione del pH può apparire molto piccola, ma essa in realtà è indice di un grave mutamento nel bilancio acido-base dell'organismo; la diminuzione del pH è dovuta alla formazione massiva di corpi chetonici nel fegato, ed alla loro immissione nel sangue.**

Quale delle seguenti affermazioni PUO' ESSERE DEDOTTA dalla lettura del brano precedente?

A Se il diabete è trattato con opportuni farmaci, il valore del pH del sangue sale al di sopra di 7,4
B La produzione di corpi chetonici è maggiore nell'individuo sano rispetto a quello diabetico
C I corpi chetonici producono un netto aumento della concentrazione di OH
D Il sangue del diabetico grave presenta una concentrazione di ioni OH- maggiore rispetto a quella degli individui sani
E Il sangue del diabetico grave presenta una concentrazione di ioni OH- minore rispetto a quella degli individui sani

---

27 **Il legame a ponte di idrogeno:**

A è presente nell'idrogeno molecolare
B è un legame covalente debole
C è presente nell'acqua sia allo stato liquido che a quello solido
D è un legame forte
E esiste tra molecole di acido solfidrico

---

28 **Il numero di moli di soluto contenute in ogni kg di solvente viene definito:**

A normalità
B frazione molare del soluto
C frazione molare del solvente
D molarità
E molalità

---

29 **Il gruppo funzionale -CHO si chiama:**

A chetonico
B aldeidico
C carbossilico
D alcoolico secondario
E alcoolico primario

---

30 **Il nome ufficiale (secondo la nomenclatura IUPAC) del composto \mathrm{P}_{2} \mathrm{O}_{5} è:**

A pentossido di difosforo
B anidride fosforosa
C ossido di fosforo
D diossido di pentafosforo
E sesquiossido di fosforo

---

31 **La differenza tra un elemento e quello che lo segue immediatamente nel sistema periodico consiste nel fattoche l'atomo del secondo, rispetto a quello del primo, ha sempre:**

A un protone e un elettrone in più
B una coppia di elettroni in meno
C lo stesso numero di neutroni
D solo un neutrone in più
E un protone e un elettrone in meno

---

32 **Il saccarosio è assai solubile in acqua, e pressoché insolubile in cloroformio; ciò dipende essenzialmente dalfatto che il saccarosio è una sostanza:**

A polare
B acida
C neutra
D ionica
E basica

---

33 **La reazione tra acido fosforico e idrossido di potassio produce:**

A fosfina gassosa, acqua e idruro di potassio
B fosfato di potassio e acqua
C la reazione non avviene affatto
D ossido di potassio e anidride fosforica
E fosfato di potassio e idrogeno

---

34 **Se si fanno reagire otto moli di \mathrm{H}_{2} con quattro moli di \mathrm{O}_{2}, le moli di acqua che si formano sono al massimo:**

A 4
B 8
C 12
D 2
E 6

---

35 **Se un atomo di idrogeno acquista un elettrone, si forma uno ione:**

A idrogenito
B idrogenuro
C idruro
D idrogeno
E idronio

---

36 **In un disaccaride i due monosaccaridi costituenti sono legati attraverso un legame:**

A secondario
B ionico
C a ponte di idrogeno
D glicosidico
E peptidico

---

37 **Quali dei seguenti composti NON possono formare tra loro legami a ponte di idrogeno?**

A Gli alcooli secondari
B Le ammine terziarie
C Le ammine primarie
D Gli alcooli terziari
E Gli acidi carbossilici

---

38 **UNA sola delle seguenti affermazioni a proposito dello ione ammonio è SCORRETTA. Quale?**

A É carico positivamente
B É un acido
C É formato da quattro atomi
D Ha struttura tetraedrica
E Non può accettare ioni \mathrm{H}^{+}

---

39 **Nella reazione tra l'acido acetico e l'alcool propilico si forma:**

A un chetone ed acqua
B un estere e ossigeno
C una anidride
D un etere ed acqua
E un estere ed acqua

---

40 **Una reazione è sicuramente spontanea se:**

A la variazione di energia libera ad essa connessa è negativa
B è endotermica
C la variazione di energia libera ad essa connessa è positiva
D è esotermica
E la variazione di entropia ad essa connessa è positiva

TEST DI FISICA E MATEMATICA

41 **Sia dato un parallelepipedo rettangolo omogeneo e pieno, avente lati a , b , c, che galleggia su di un liquido di densità 1,2 \mathrm{~g} / \mathrm{cm}^{3} con il lato a perpendicolare alla superficie libera del liquido. La metà di a emerge, l'altra metà è sommersa.**

Quanto vale la densità del materiale con cui è fatto il parallelepipedo?

A 0,2 \mathrm{~g} / \mathrm{cm}^{3}
B 0,4 \mathrm{~g} / \mathrm{cm}^{3}
C 2,4 \mathrm{~g} / \mathrm{cm}^{3}
D 0,6 \mathrm{~g} / \mathrm{cm}^{3}
E Non si può rispondere senza sapere i valori dei lati

43 **Un'automobile percorre un rettilineo infinitamente lungo. Esprimo lo spazio percorso in chilometri (km) e il tempo in ore (h). La velocità dell'auto sia costante ed uguale a 100 km/h. A partire da un certo istante in poi l'auto subisce un'accelerazione negativa costante, uguale a -200 \mathrm{~km} / \mathrm{h}^{2}.**

Dopo quanti minuti si inverte il verso di marcia?

A 5
B Mai
C 60
D 30
E 1

44 **Ho 4 pile, ciascuna è da 1,5 V. Le collego in serie (collego il + della prima al – della seconda, il + della seconda al – della terza e, infine, il + della terza al – della quarta). Quanto vale la differenza di potenziale d.d.p. (in valore assoluto) tra il – della prima e il + della quarta, a circuito aperto?**

A Si ottiene una d.d.p. da 1,5 V, ma di maggiore durata
B Si ottiene una d.d.p. da 1,5 V di minor durata, ma più precisa e più stabile
C Si crea un immediato cortocircuito, per cui immediatamente si ha 0 V
D Si ottiene una d.d.p. di 6 V
E Si annanano le cariche, quindi non succede nulla, ma si ottiene comunque 0 V

45 **Fornisco una quantità di calore Q ad un corpo di massa M e ne provoco un aumento di temperatura Δt. La capacità termica del corpo è data da:**

A $\Delta t \cdot Q/M$
B $Q/\Delta t$
C $Q \cdot M/\Delta t$
D $M/\Delta t$
E $Q \cdot \Delta t \cdot M$

46 **A proposito di prefissi, un milli di un milli corrisponde a:**

- A 1000000000
- B un Mega
- C un chilo
- D un nano
- E un micro

---

47 **Dire quale degli elenchi di termini riportati sotto identifica grandezze tutte vettoriali:**

- A accelerazione, densità, energia potenziale
- B energia cinetica, accelerazione, velocità angolare
- C forza, quantità di moto, energia cinetica
- D quantità di moto, forza, accelerazione
- E nessuna risposta delle precedenti è corretta

---

48 **La somma di una forza con un'accelerazione:**

- A non si può fare
- B si può fare solo se i due vettori sono paralleli
- C è un vettore avente per modulo la somma dei moduli, ma direzione indeterminata
- D è uno scalare
- E si può fare seguendo la regola del parallelogramma

---

49 **Sia dato un condensatore di capacità C. Sia Q la carica. Sia V la differenza di potenziale tra le armature. Quale è il giusto legame tra le grandezze citate?**

- A \mathrm{C}=\mathrm{Q}^{2} / \mathrm{V}
- B C = QV
- C C = Q/V
- D \mathrm{C}=\mathrm{QV}^{2}
- E C = V/Q

---

50 **La corrente elettrica che passa nel filamento di una lampadina ad incandescenza (quelle comunemente usatenelle nostre case), convenzionalmente, è assunta come moto di cariche positive. In realtà è data dal moto di:**

- A neutroni
- B fotoni
- C nuclei degli atomi di cui è costituito il filamento
- D elettroni
- E neutrini

---

51 **Considera un quadrato circoscritto ad una circonferenza. Il rapporto fra l'area del quadrato e l'area del cerchio:**

A Vale 4/π
B Vale π
C Dipende dalla misura del lato del quadrato
D Vale 1 / \pi^{2}
E Dipende dalla misura del raggio della circonferenza

52 **Individua fra le seguenti affermazioni quella CORRETTA:**

A qualunque sia il valore di α, senα non può mai assumere valori minori di 1
B qualunque sia il valore di α, tgα non può mai assumere valori maggiori di 1
C qualunque sia il valore di α, cosα non può mai assumere valori minori di -1
D qualunque sia il valore di α, cosα non può mai assumere valori minori o uguali a -1
E qualunque sia il valore di α, cosecα è sempre compresa fra -1 e 1

53 **Un angolo di ampiezza 1 radiante corrisponde a:**

A 50° sessagesimali
B 33° sessagesimali
C poco più di 60° sessagesimali
D poco meno di 60° sessagesimali
E un angolo retto

55 **Per quale valore del parametro k le rette y=2 \cdot x+1 \text { e } y=(1 / k) \cdot(x+1) sono perpendicolari?**

A Nessuno
B k = 1/2
C k = 2
D k = -2
E Tutti

56 **La curva di equazione y=-\frac{\sqrt{7}+1}{|x|} ha il grafico contenuto nel:**

A 1° e 3° quadrante
B 2° e 3° quadrante
C 3° e 4° quadrante
D 1° e 2° quadrante
E 1° e 4° quadrante

57 **Quale fra i seguenti, è un numero irrazionale?**

A 13, \overline{17}
B \sqrt{\frac{9}{16}}
C \sqrt[3]{4}
D \frac{1}{3}
E √(36)

---

58 **Due grandezze sono inversamente proporzionali:**

A se la rappresentazione grafica in un piano cartesiano risulta una retta passante per l'origine
B se il loro prodotto è costante
C se il loro rapporto è costante
D se la rappresentazione grafica nel piano cartesiano risulta una retta non passante per l'origine
E se la loro somma è costante

---

59 **La disuguaglianza x^{2}+y^{2} \geq 2 \cdot x \cdot y**

A soltanto se x e y sono negativi
B sempre
C soltanto se x=y=0
D soltanto se x e y sono concordi
E soltanto se x e y sono positivi

---

60 **Sapendo che x + y = 2, quanto vale x^{2}+y^{2} \geq 2 \cdot x \cdot y**

A 4
B 2 + xy
C 4 - 2xy
D Nessuno dei valori precedenti
E 2 x+y^{2}

TEST DI LOGICA E CULTURA GENERALE

61 **LA TELA DI PENELOPE, O CHI INGANNA CHI Si crede che, molti anni fa, vivesse in Grecia un uomo ingegnoso chiamato Ulisse il quale, nonostante fosse abbastanza saggio, era molto astuto. Egli era sposato con Penelope, donna bella e coscienziosa, il cui unico difetto era una smisurata passione per la tessitura, abitudine grazie alla quale poteva trascorrere da sola lunghi periodi. Dice la leggenda che ogni volta che Ulisse, con la sua astuzia, aveva il dubbio che, sebbene glielo proibisse ripetutamente, lei si accingesse ad iniziare un'ennesima volta una delle sue interminabili tele, lo si poteva vedere di notte preparare alla chetichella gli stivali ed una buona barca e poi, senza che lei ne sapesse nulla, se ne andava a girare il mondo e a cercare se stesso. In questo modo lei riusciva e tenerlo lontano mentre civettava con i suoi pretendenti, facendo credere loro che tesseva perché Ulisse viaggiava, e non che Ulisse viaggiava perché lei potesse tessere, come immaginava Omero che però, come si sa, a volte sembrava che davvero dormisse e non si accorgesse di nulla. Augusto Monterroso: da La pecora nera e altre favole, SellerioQuesta rilettura del mito è fatta:**

- A in chiave ironica
- B in chiave antifemminista
- C in una prospettiva storica
- D in una prospettiva epicurea
- E in tono polemico

63 **"La massa comandata non ha se non una nozione affatto vaga e terribilmente ingenua dei mezzi che potrebbero migliorare la sua sorte. I demagoghi le fanno credere facilmente che il miglior mezzo consista nell'adoperare la forza dello Stato per " far dispetto ai ricchi". Si passa, così, dalla gelosia alla vendetta e, si sa, la vendetta é un sentimento di potenza straordinaria, specie nei deboli. La storia delle città greche e delle repubbliche italiane del Medioevo é piena di leggi fiscali molto oppressive per i ricchi, le quali non poco contribuirono alla rovina di quei governi... . Se si guardasse da vicino la politica sociale contemporanea, si troverebbe che anch'essa é impregnata delle idee di invidia e di vendetta: molte norme hanno per scopo piuttosto di fornire i mezzi per far dispetto agli imprenditori, che di migliorare la situazione degli operai." George Sorel, "Considerazioni sulla violenza"**

Delle seguenti considerazioni, UNA NON è conseguente all'analisi di George Sorel:

- A le leggi fiscali non sempre sono fonte di benessere e progresso per i ceti meno abbienti
- B la mancanza di idee concrete sul modo di migliorare efficacemente la vita e le condizioni economiche deisoggetti meno abbienti è comune ad alcune società antiche e moderne
- C le leggi che tassano la ricchezza devono essere considerate con sospetto, in quanto hanno sicuramente effettigenerali negativi
- D quando le leggi sono dettate da desiderio di vendetta o da invidia possono avere risultati molto negativi
- E i demagoghi sfruttano spesso invidie e rancori come facile mezzo per proporre leggi senza vera utilità sociale

64 **Hans Hogerzeil, dell'Essential Drugs and Medicine Policy Departement dell'OMS al varo del "Operational Principle for Good Pharmaceutical Procurement Guide" del 14 aprile, afferma che alcuni Paesi pagano per farmaci essenziali dal 150 % al 250 % del prezzo del mercato mondiale, mentre altri Paesi lamentano fornitori inaffidabili e farmaci di qualità scadente. Un sistema blando di procacciamento dei farmaci può condurre, per esempio, alla mancanza di uno o due farmaci per la tubercolosi, in un regime terapeutico che dovrebbe basarsi sull'utilizzo di quattro farmaci, e al rapido sviluppo di resistenza batterica ai farmaci che giacciono disponibili in magazzino.**

Delle seguenti deduzioni UNA é arbitraria:

- A La commercializzazione di farmaci di cattiva qualità é un fatto incredibile, ma purtroppo reale, come dimostralo studio citato nel testo
- B Esistono nel mercato dei farmaci dei fornitori inaffidabili
- C La cattiva organizzazione delle reti di distribuzione può portare a ingiustificate indisponibilità di farmaci moltoimportanti
- D I dati forniti dallo studio sopra riportato sono preoccupanti per l'impatto negativo che questa situazione didisordine può esercitare sulla spesa sanitaria di alcuni paesi
- E Dai dati riportati nello studio emerge il fatto che il disordine esistente nel mercato dei farmaci di alcunenazioni produce esclusivamente queste tre conseguenze negative: incremento ingiustificato della spesa sanitaria; scarsità o non disponibilità di farmaci indispensabili; riduzione degli effetti che é lecito attendersi dal loro impiego per la cattiva qualità dei medicamenti

---

65 **Scegliete, tra quelle proposte, la definizione corretta della parola FONDAMENTALISMO:**

- A atteggiamento di chi tocca il fondo
- B atteggiamento di chi non tollera altre fedi
- C atteggiamento di chi non abbraccia in maniera esclusiva una fede religiosa
- D atteggiamento di chi vuole fondare il suo discorso
- E atteggiamento di chi non accetta compromessi

---

66 **Secondo una recente indagine americana su circa 11000 visite mediche effettuate tra il 1980 e il 1996, l'utilizzo dell'aspirina da parte di persone con malattia coronarica é aumentato dal 5% nel 1980 al 26.2% nel 1996. L'autore dell'articolo sostiene che tra questi pazienti l'utilizzo dell'aspirina sia ancora sub-ottimale e che si dovrebbe fare di più per "tradurre nella pratica le raccomandazioni cliniche ".**

UNA sola delle seguenti considerazioni NON PUÒ ESSERE DERIVATA dalle affermazioni contenute nel testo

- A l'impiego dell'aspirina può essere raccomandato in caso di cardiopatia coronarica
- B le raccomandazioni degli esperti sono in favore di un utilizzazione dell'aspirina in soggetti con cardiopatiacoronarica
- C una parte dei medici non crede agli effetti positivi di questo farmaco e si dichiara del tutto contrario al suoimpiego
- D esiste un ampio margine per un'ulteriore diffusione del suo impiego
- E in sedici anni l'uso dell'aspirina in questi pazienti si è quintuplicato

---

67 **Scegliete LA PAROLA CHE CORRISPONDE MEGLIO ALLA DEFINIZIONE di: scrivano che curava la trascrizione dei testi, prima dell'invenzione della stampa**

A copista
B benedettino
C cistercense
D amanuense
E miniaturista

---

68 **LE SPESE SULLA SALUTE SONO UN INVESTIMENTO SOCIALE ED ECONOMICO. All'inizio di questo mese, il Segretario inglese per la Sanità, Alan Milburn, si é recato alla London School of Economics, la Scuola nella quale si sono formati coloro che hanno costruito la stato sociale della Nazione Britannica, per discutere su un tema che sarebbe familiare in un paese in via di sviluppo, ma sul quale é raro sentir parlare in una Nazione industrializzata: le spese sulla salute sono un investimento economico e sociale. Nessuno ricorda che un Ministro della Sanità britannico si sia mai occupato di un tale argomento primad'ora. Milburn ha sostenuto che è tempo di mettere in discussione il punto di vista convenzionale, secondo il quale le spese per la salute sono un debito e non un credito per la collettività. Tale spesa dovrebbe invece essere ritenuta un investimento che costruisce l'infrastruttura economica del Paese .... Per circa un terzo, la crescita economica in Gran Bretagna tra il 1780 e il 1979 é considerata il risultato di un miglioramento degli standard sanitari ed alimentari. Del tutto recentemente, alcuni ricercatori hanno notato il fatto straordinario che il guadagno reale annuo per persona tende a crescere di più in un Paese dove l'attesa di vita è più lunga di cinque anni, rispetto ad un Paese nel quale la situazione è simile per tutti gli altri aspetti considerati, ma l'attesa di vita è inferiore. Milburn ha inoltre notato che i problemi di salute sono un'importante causa di disoccupazione e che l'attenzione economica che essi meritano ha un costo importante. La malattia é in media, ogni anno, causa di 119 milioni di giorni di mutua, determina 12 milioni di visite presso i medici curanti e 800.000 giorni di ricovero in ospedale, conduce alla disoccupazione e alla povertà,che a sua volta ingenera nuove malattie.**

Identificare LA SOLA affermazione che NON è GIUSTIFICATA da quanto riportato nel testo:

A la crescita economica di una nazione è prevalentemente dovuta allo stato di salute dei suoi cittadini
B il costo della malattia è molto elevata in termini di perdita di produzione e reddito
C un miglioramento degli standard di nutrizione di salute è alla base di certi aumenti della crescita economica
D là dove esiste una più lunga aspettativa di vita l'incremento del reddito annuo pro capite è maggiore
E non è corretto considerare la spesa sanitaria come una voce passiva di bilancio della pubblica amministrazione

---

70 **" Pirandello, disse Per Hallstrom, segretario permanente dell'Accademia svedese, nel conferirgli il premio Nobel nel 1934, è uno scrittore notevole da molti punti di vista. Ma la cosa più straordinaria, nel suo caso, è che sia riuscito a conquistare per qualche tempo il grande pubblico e a orientare il suo interesse verso un teatro passabilmente pieno di speculazioni filosofiche. A giudicare dal pubblico del nostro Paese, è impossibile immaginare una prova di forza più difficile, perché se c'è qualche cosa che questo pubblico detesta con tutto il cuore, sono le idee pure, tutto ciò che potrebbe suscitargli inquietudini, farlo dubitare di sé e dei solidi fondamenti dell'esistenza. Può darsi che il pubblico sia un pò meno inerte e pusillanime in altri Paesi, ma la tendenza generale dell'epoca non è di lasciarsi sedurre da sottili meditazioni. Essere riuscito a conquistare e a tenere affascinate orecchie renitenti e spesso assai lunghe, ecco una prova indiscutibile di genio, nonostante l'impiego di procedimenti da illusionista brevettato che hanno dovuto rendere sensibilmente più facile il lavoro. (...) In molti suoi drammi il tema principale è l'idea che della personalità di un uomo si fanno gli altri e l'effetto che questa personalità ne risente. Gli altri ci conoscono solo insufficientemente, come noi stessi conosciamo gli altri, ma tutti danno giudizi decisivi, ed è sotto la pressione per così dire atmosferica di questi giudizi che può essere cambiata la coscienza che uno ha di se stesso. (...) "**

Identificare la considerazione estranea al significato del discorso di Hallstrom:

- **A** la coscienza che abbiamo di noi stessi non è indifferente al giudizio che su di noi pronunciano gli altri
- **B** il successo di Pirandello presso il grande pubblico è dovuto anche alla grande padronanza che egli ha deimezzi tecnici teatrali
- **C** il pubblico teatrale, dice Hallstrom, non gradisce essere messo in crisi e indotto a dubitare della solidità delleproprie convinzioni
- **D** la problematica del teatro pirandelliano è essenzialmente filosofica, e questo è indubbiamente un elemento difascinazione sul pubblico
- **E** il successo di Pirandello presso il grande pubblico è difficile da spiegare soprattutto in un Paese come laSvezia

---

72 **Alcuni dati collegano l'esposizione alla luce solare allo sviluppo di cataratta. In uno studio condotto su 2584 residenti di una zona del sud della Francia, l'esposizione alle radiazioni ambientali solari risultò essere associata a cataratte di tipo corticali e miste. L'associazione con cataratte nucleari non risultò significativa. Le cataratte subcapsulari posteriori risultarono associate significativamente ad un'esposizione professionale al sole, ma associate negativamente all'uso frequente di occhiali da sole.**

Tra le seguenti considerazioni, UNA NON è GIUSTIFICATA dal testo:

- **A** gli occhiali da sole scongiurano il rischio di comparsa di cataratta
- **B** una buona notizia per le persone che si espongono alle radiazioni solari e usano occhiali da sole!
- **C** dopo tanti elogi all'esposizione al sole ecco un segnale di allerta
- **D** lo studio in questione è stato fatto su un'ampia popolazione di residenti in una zona molto soleggiata
- **E** l'impiego sistematico di occhiali da sole dovrebbe essere consigliato a tutti coloro che per lavoro o per diportosi espongono a lungo ai raggi solari

---

74 **"Se prendiamo la traduzione letterale dal greco della parola democrazia essa significa comando del popolo, che è un concetto in realtà piuttosto deviante rispetto al punto essenziale, perché il problema vero della democrazia è un altro. È quello di impedire la dittatura o, in altre parole, di impedire un tipo di comando che non sia lo Stato di diritto". Karl Popper, La lezione di questo secolo,**

Marsilio, Venezia, 1992 Delle frasi sotto elencate quattro sono state stralciate dal testo di Popper da cui è tratta la citazione soprariportata;

INDIVIDUATE LA FRASE CHE, indebitamente inserita tra queste, CONTRASTA logicamente con la concezione di fondo a cui è ispirato il testo stesso:

A la parola democrazia non va assunta nel suo significato strettamente etimologico
B i Greci sapevano perfettamente che il compito della democrazia è prima di tutto quello di impedirel'instaurarsi della tirannide
C che il popolo comandi è la prima condizione di una forma di governo che possa dirsi democratica
D i Greci introdussero l'ostracismo perché avevano paura che nascesse un tiranno popolare
E la dittatura è la negazione della democrazia

---

75 **"La principale battaglia degli Illuministi fu contro la superstizione, la monarchia assoluta e il suo ordine sociale irrazionale e immodificabile, una delle loro prime rivendicazioni fu l'istruzione gratuita per tutti, una delle prime applicazioni delle loro teorie fu l'Enciclopedia (...). Chi sono gli Illuministi odierni? I venduti ai paradisi artificiali e agli scenari per allodole? Dal loro punto di vista gli artefici di questi deliri telematici hanno ragione a individuare nel paradigma illuminista - cioè nella razionalità umana - uno dei loro nemici principali. Pangloss, il precettore di Candido, per giustificare l'immutabile ordine feudale, diceva: "Perché esistono le gambe? Per portare le calze. Noi possiamo dire: perché esiste la telematica? Perché crediate alle vision dei tele e ciber filosofi.".**

Alberto Pian, Computer, scuola e formazione, centro scientifico editore, Torino, 1996

Dal discorso di Pian si può dedurre che (UNA delle deduzioni è ERRATA):

A La battaglia per la diffusione del sapere fu il grande merito degli Illuministi settecenteschi come Pangloss
B L'Enciclopedia fu per gli Illuministi uno strumento ben diverso da quello che è oggi per noi Internet
C Le giustificazioni di Pangloss sono solo formalmente logiche e corrette
D Tra gli illuministi settecenteschi e quelli odierni c'è una netta contrapposizione
E Pangloss era un conservatore che giustificava lo stato assoluto e il suo ordine

---

76 **Gli Illuministi lottarono contro:**

A ogni potere
B la superstizione
C la monarchia assoluta
D l'ignoranza
E l'ordine feudale

---

77 **Che cosa è l'etica?**

A studio del comportamento umano
B studio dei costumi dei popoli
C studio delle abitudini degli animali
D insieme di norme morali
E insieme di precetti filosofici

---

78 **INDIVIDUARE la definizione ERRATA:**

A cupola : banda di malfattori
B filigrana : tipo di lavorazione dei metalli
C monologo : soliloquio
D semantica : studio dei significati del linguaggio
E glottologia : studio storico-scientifico della lingua

---

79 **"Socrate teneva le sue lezioni passeggiando e proponendo una maieutica dell'apprendimento fondata sulla comunicazione diretta. Certo, oggi passeggiare con trenta allievi per le caotiche strade di una metropoli sarebbe un suicidio. E tuttavia, la lezione socratica ci dovrebbe far riflettere almeno su un aspetto: che livello di comunicazione didattica riuscite a stabilire"?**

INDIVIDUATE, tra le spiegazioni proposte, quella SCORRETTA:

A Socrate insegnava ai suoi discepoli passeggiando per le vie d'Atene
B Anche le passeggiate all'aperto erano un momento formativo per Socrate
C La maieutica é l'arte di guadagnare protetta da Maia madre di Mercurio
D L'insegnamento per Socrate consisteva nella comunicazione maieutica
E Per Socrate comunicare significava conversare direttamente con i giovani

---

80 **Venghino, venghino cari signori**
nel baraccone d'Immanuello
dove la sintesi fatta a priori
spiega a puntino quel macchiavello,
onde dei dati confusi e sparsi
sotto una forma chiara e compiuta
vengono placidi a radunarsi
per far la cosa ben conosciuta!

A quale dei filosofi sotto elencati si riferiscono questi versi di Umberto Eco?

A Severino
B Kant
C Fichte
D Berson
E Croce

FOGLIO DELLE RISPOSTE

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

1	A B C D E	27	A B C D E	53	A B C D E
2	A B C D E	28	A B C D E	55	A B C D E
4	A B C D E	29	A B C D E	56	A B C D E
5	A B C D E	30	A B C D E	57	A B C D E
6	A B C D E	31	A B C D E	58	A B C D E
7	A B C D E	32	A B C D E	59	A B C D E
8	A B C D E	33	A B C D E	60	A B C D E
9	A B C D E	34	A B C D E	61	A B C D E
10	A B C D E	35	A B C D E	63	A B C D E
11	A B C D E	36	A B C D E	64	A B C D E
12	A B C D E	37	A B C D E	65	A B C D E
13	A B C D E	38	A B C D E	66	A B C D E
14	A B C D E	39	A B C D E	67	A B C D E
15	A B C D E	40	A B C D E	68	A B C D E
16	A B C D E	41	A B C D E	70	A B C D E
17	A B C D E	43	A B C D E	72	A B C D E
18	A B C D E	44	A B C D E	74	A B C D E
19	A B C D E	45	A B C D E	75	A B C D E
20	A B C D E	46	A B C D E	76	A B C D E
21	A B C D E	47	A B C D E	77	A B C D E
22	A B C D E	48	A B C D E	78	A B C D E
23	A B C D E	49	A B C D E	79	A B C D E
24	A B C D E	50	A B C D E	80	A B C D E
25	A B C D E	51	A B C D E		
26	A B C D E	52	A B C D E		

CHIAVE DELLE RISPOSTE

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

1	E	27	C	53	D
2	D	28	E	55	D
4	E	29	B	56	C
5	A	30	A	57	C
6	D	31	A	58	B
7	E	32	A	59	B
8	B	33	B	60	C
9	E	34	B	61	A
10	E	35	C	63	C
11	D	36	D	64	E
12	D	37	B	65	B
13	A	38	C	66	C
14	E	39	E	67	D
15	B	40	A	68	A
16	B	41	D	70	D
17	B	43	D	72	A
18	C	44	D	74	C
19	C	45	B	75	A
20	C	46	E	76	A
21	C	47	D	77	D
22	D	48	A	78	A
23	D	49	C	79	C
24	C	50	D	80	B
25	D	51	A		
26	E	52	C		

TEST ODONTOIATRIA 2000

RIFALLA NELL'APP

2000

Inquadra il QR oppure apri

app.testbuddy.it