PROVE UFFICIALI DEGLI ANNI PASSATI

TEST MEDICINA

2021

A B C D E

FAC-SIMILE DA SVOLGERE

Risposte in ordine casuale e foglio delle risposte

COSA TROVI IN QUESTO DOCUMENTO

Prova di ammissione Medicina 2021, pubblicata dal Ministero dell'Università e della Ricerca (accessoprogrammato.mur.gov.it). Versioni, soluzioni e commenti di TestBuddy, che non è collegata al Ministero.

- I quesiti impaginati da TestBuddy, con le risposte in ordine casuale
- Il foglio delle risposte da annerire
- La chiave delle risposte

Test di Ragionamento logico e Cultura generale	21 quesiti
Test di Biologia	18 quesiti
Test di Chimica	12 quesiti
Test di Fisica e Matematica	7 quesiti
Totale	**58 quesiti**

In questa versione ci sono **58 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 RAGIONAMENTO LOGICO E CULTURA GENERALE

1 **Considerata la proposizione: "Le reclute della Guardia Svizzera Pontificia devono essere necessariamente cittadini svizzeri dalla nascita, cattolici, maschi fra i 19 e 30 anni e devono aver fatto un periodo di formazione presso l'esercito svizzero", quale delle seguenti affermazioni è certamente FALSA in merito agli arruolamenti dello scorso giugno?**

- A Enea, svizzero dalla nascita, nato nel 1989 di fede cattolica, con periodo di formazione nell'esercito svizzero, è stato arruolato
- B Giorgio, svizzero dalla nascita, nato nel 2000 di fede cattolica, con periodo di formazione nell'esercito svizzero, non è stato arruolato
- C Michele, svizzero dalla nascita, nato nel 1998 di fede cattolica, con periodo di formazione nell'esercito svizzero, è stato arruolato
- D Nicolò, nato a Parigi nel 1996, cittadino svizzero dal 2008, di fede cattolica, con periodo di formazione nell'esercito svizzero, non è stato arruolato
- E Tommaso, svizzero dalla nascita, nato nel 1992 di fede cattolica, senza periodo di formazione nell'esercito svizzero, non è stato arruolato

---

3 **Quale tra i termini proposti completa correttamente la seguente proporzione?**
igrometro : umidità = X : vento

- A X = tachimetro
- B X = anemometro
- C X = saturimetro
- D X = barometro
- E X = sfigmomanometro

---

4 **Alice apre la cabina armadio e conta le scatole delle sue scarpe.**
*** Se divide il numero delle scatole per 2 le rimane il resto di 1.**
*** Se divide per 3 nessun resto.**
*** Se divide per 5 le rimane il resto di 4.**
Sapendo che il numero delle scatole è maggiore di 4 e minore di 45, quante sono le possibili soluzioni al problema di determinare il numero delle scatole di scarpe di Alice?

- A 4
- B 8
- C 1
- D 0
- E 2

---

5 **Nicolò possiede delle biglie di diverso diametro ma tutte dello stesso materiale. Nicolò ripone in tre scatole uguali a forma di cubo le biglie in modo che:**
*** tutte le scatole siano riempite di biglie dello stesso diametro,**
*** le scatole siano completamente piene,**
*** in ogni scatola ogni strato di biglie sia composto dallo stesso numero di biglie (differente da scatola a scatola),**
*** in ogni strato le biglie tocchino i lati della scatola.**
Se Nicolò riempie la scatola S1 con 125 biglie, la scatola S2 con 27 biglie e la scatola S3 con 64 biglie quale delle tre scatole avrà peso maggiore?

A s1
B s3
C s2
D Nessuna, tutte le scatole hanno lo stesso peso
E Non è possibile stabilirlo in quanto non noto il peso specifico del materiale delle biglie

---

6 **Enea pone tre cerchi su un piano in modo che ognuno di essi sia tangente gli altri due e i loro centri siano i vertici di un triangolo rettangolo. Sapendo che le misure dei raggi dei cerchi sono espresse da numeri interi, quale delle seguenti terne può rappresentare le misure dei raggi dei cerchi?**

A 2 , 3 ,10
B 3 , 4 , 5
C 7 , 24 , 25
D 8 , 15 , 17
E 5 , 12 , 13

---

7 **Nell'ultima lezione di matematica il docente Alice ha ricordato ai suoi allievi che una funzione è derivabile solo se è continua e che se una funzione è continua allora è integrabile.**
Quale delle seguenti deduzioni effettuate da Nicolò, allievo di Alice, è corretta?

A Ogni funzione non continua non è integrabile
B Ogni funzione integrabile è continua
C Ogni funzione derivabile è integrabile
D Ogni funzione integrabile è derivabile
E Ogni funzione continua è derivabile

---

8 **Per la cena con gli amici Enea ha acquistato dal macellaio 10 fra pernici, piccioni e quaglie. Le pernici sono vendute al prezzo di 12 € cad., i piccioni al prezzo di 9 € cad. e le quaglie a 6 € cad. Se Enea ha acquistato almeno due esemplari di ogni volatile, quante pernici ha acquistato se la spesa per i volatili è stata di 81 €?**

A 4
B Non calcolabile con i dati forniti
C 1
D 2
E 3

---

9 **La pasticceria Tommaso che vendeva pasticcini in confezioni da 12 pezzi al prezzo di 9 euro ciascuna, ha ridotto ora le con- fezioni a 10 pezzi, mantenendo il prezzo di 9 euro. Di quanto e aumentato in percentuale il prezzo di un pasticcino?**

A 0.18
B 0.24
C 0.12
D 0.15
E 0.2

---

10 **Quattro numeri naturali a, b, c, d sono tali che a < b < c < d.**
A quale dei quattro numeri Enea deve sommare 1 in modo che il prodotto dei tre numeri inalterati con quello modificato sia il più piccolo possibile?

A d
B a
C c
D è indifferente, in ogni caso si ottiene sempre la stessa variazione
E b

---

11 **In quale anno vennero promulgate in Italia le leggi razziali?**

A 1922
B 1938
C 1925
D 1940
E 1933

---

12 **Nel 1919 Gabriele D'Annunzio guidò l'impresa di Fiume. In quale stato si trova oggi la città di Fiume?**

A Croazia
B Italia
C Albania
D Slovenia
E Montenegro

---

13 **Quale termine può essere associato ad entrambe le seguenti definizioni?**
"Documento emesso con riferimenti commerciali" "Atto di stregoneria"

A Nota
B Sortilegio
C Fattura
D Incantesimo
E Bolla

---

14 **In quattro dei seguenti termini il suffisso "-teca" ha lo stesso significato. Individuare il termine rimanente.**

A Emeroteca
B Fonoteca
C Biblioteca
D Zapoteca
E Pinacoteca

---

15 **Chi è l'autore del testo Mistero Buffo?**

A Dario Fo
B Bertold Brecht
C Giorgio Strehler
D Eduardo De Filippo
E Giorgio Gaber

---

16 **In quale giorno viene celebrata la Giornata della Legalità, ricorrenza per commemorare le stragi di Capaci e via D'Amelio?**

A 25 marzo
B 04 novembre
C 22 aprile
D 27 gennaio
E 23 maggio

---

17 **Quale casa automobilistica introdusse per prima la catena di montaggio?**

A Aston Martin
B Buick
C Cadillac
D Ford
E Peugeot

---

18 **Con quali termini inglesi viene indicata la tecnica narrativa consistente nella libera rappresentazione dei pensieri di una persona cosi come compaiono nella mente?**

A Cinematic techniques
B Serialism
C Flashback
D Stream of consciousness
E Flashforward

---

19 **Che cosa si intende con il termine legislatura?**

- A L'insieme delle leggi norme che regolano il funzionamento dello Stato
- B La durata del mandato del Presidente della Consiglio
- C La durata del mandato del Presidente della Repubblica Italiana
- D Il periodo in cui un dato organo legislativo e in carica e svolge il proprio mandato elettorale
- E L'insieme delle norme che regolano il diritto commerciale e il diritto del lavoro

---

20 **In quale di queste frasi il verbo è in forma passiva?**

- A Omero nell'Iliade canta le gesta del pelide Achille
- B Le gesta di Enea sono state cantate da Virgilio
- C In un suo scritto Platone associa delle forme solide ai quattro elementi: acqua-aria-fuoco-terra
- D Nel De Bello Gallico Cesare descrisse minuziosamente la sua campagna militare riguardante la conquista della Gallia
- E Al liceo classico si parla spesso del teatro greco

---

21 **Quale/i fra le seguenti affermazioni è/sono vera/e?**
A1 L'idrogeno è l'unico elemento a cui si attribuiscono nomi differenti per alcuni suoi isotopi
A2 In chilogrammi, della massa di atomo è compresa fra 10^{-31} e 10^{-29}
A3 Ad eccezione dell'idrogeno tutti gli atomi degli altri elementi chimici hanno in egual numero elettroni e neutroni

- A A2 e A3
- B Tutte
- C A1 e A2
- D Nessuna
- E A1 e A3

---

22 **Quale fra le seguenti è un'opera di Niccolo Machiavelli?**

- A Dialogo sopra la nobiltà
- B Del principe e delle lettere
- C Dei doveri degli uomini
- D Il principe
- E Dei delitti e delle pene

TEST DI BIOLOGIA

23 **In una molecola di DNA costituita da 6000 nucleotidi dei quali il 20% sono guanine quale sarà il numero di adenine?**

- A 3600
- B 1200
- C 1500
- D 1800
- E 2400

24 **Quale delle seguenti immagini rappresenta la profase I della meiosi?**



- A Immagine 1
- B Immagine 3
- C Immagine 5
- D Immagine 2
- E Immagine 4

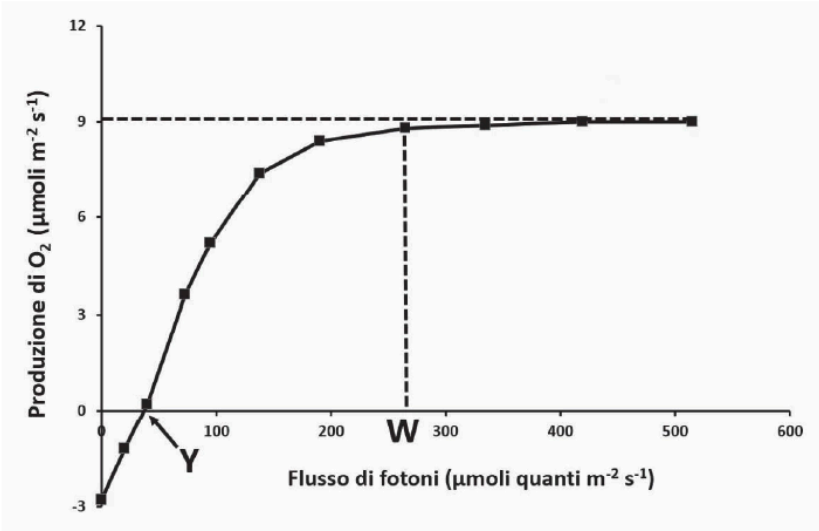
25 **Quale dei seguenti eventi non è presente nella divisione di una cellula procariotica?**

- A Accrescimento della cellula
- B Citodieresi
- C Duplicazione del DNA
- D Cariodieresi
- E Separazione delle molecole figlie di DNA

26 **Una cellula diploide che si trova nella fase G2 del ciclo cellulare ha:**

- A una quantità di DNA pari alla meta di quella che aveva alla fine della fase S
- B ha la stessa quantità di DNA che aveva nella fase G1
- C una quantità di DNA doppia rispetto a quella aploide
- D una quantità di DNA quadrupla rispetto a quella aploide
- E sempre la stessa quantità di DNA, in tutte le fasi del ciclo

27 **Il grafico mostra l'attività fotosintetica di una pianta in funzione del flusso di fotoni. Quale delle seguenti affermazioni è corretta?**



A Nel punto Y tutto l'ossigeno prodotto con la fotosintesi viene utilizzato per la respirazione
B Se il flusso di fotoni e maggiore di W la fotosintesi si arresta
C La fotosintesi è sempre limitata dal flusso di fotoni
D Quando il flusso di fotoni e compreso tra Y e W la fotosintesi non avviene
E La fotosintesi è limitata dalla CO_2 quando il flusso di fotoni e compreso tra Y e W

28 **Quale dei processi elencati non porta alla sintesi di ATP?**

A Glicolisi
B Ciclo di Calvin
C Ciclo di Krebs
D Fermentazione lattica del glucosio
E Catena di trasporto degli elettroni

29 **I glicolipidi sono costituenti importanti delle membrane cellulari. Quale delle seguenti combinazioni di organelli è coinvolta nella loro formazione?**

A Reticolo endoplasmatico liscio e lisosomi
B Reticolo endoplasmatico rugoso e apparato di Golgi
C Reticolo endoplasmatico rugoso e reticolo endoplasmatico liscio
D Reticolo endoplasmatico liscio e perossisomi
E Reticolo endoplasmatico liscio e apparato di Golgi

30 **Mutazioni recessive in un gene localizzato sul cromosoma X causano il daltonismo. Francesca non è daltonica, ma lo è suo padre. Francesca e Paolo, che non è daltonico, aspettano due gemelli, un maschio e una femmina. Quale è la probabilità che i bambini siano daltonici?**

A Maschio 0% - femmina 0%
B Maschio 50% - femmina 50%
C Maschio 50% - femmina 0%
D Maschio 33% - femmina 0%
E Maschio 0% - femmina 50%

---

31 **L'epidermide è costituita da:**

A epitelio pavimentoso semplice
B epitelio pavimentoso pluristratificato
C epitelio cilindrico pluristratificato
D epitelio cubico ciliato
E epitelio cilindrico semplice

---

32 **La colonna vertebrale presenta:**

A una lordosi e due cifosi
B sei vertebre sacrali
C sette vertebre cervicali
D sei vertebre lombari
E una cifosi e due lordosi

---

33 **Una delle seguenti affermazioni sulle ghiandole gastriche è errata:**

A producono l'acido cloridrico
B producono un enzima proteolitico
C producono il pepsinogeno
D producono le amilasi
E producono il fattore intrinseco per l'assorbimento della vitamina B12

---

34 **Nell'apparato circolatorio:**

A le vene cave nascono dal ventricolo destro
B le vene polmonari trasportano sangue venoso
C l'aorta trasporta sangue arterioso
D le arterie coronarie nascono dall'arteria polmonare
E l'arteria polmonare trasporta sangue arterioso

---

35 **Il midollo osseo:**

A è contenuto solo nelle ossa piatte
B è costituito da osteoni
C è costituito da osteociti
D è un organo linfoide
E è contenuto solo nelle ossa lunghe

36 **È corretto dire che:**

A i nervi spinali nascono dalle meningi
B i nervi encefalici sono solo sensitivi
C i nervi spinali presentano sia componente motoria che sensitiva
D i nervi spinali sono solo motori
E i nervi spinali sono sensitivi, mentre quelli encefalici sono motori

37 **Il pancreas endocrino produce:**

A amilasi
B ossitocina
C proteasi
D glucagone
E prolattina

38 **La fibrosi cistica è una malattia genetica dovuta ad un allele autosomico recessivo. Due genitori sani hanno un figlio con la fibrosi cistica e due figli sani. Qual è la probabilità che il prossimo figlio presenti la malattia?**

A 2/3
B 1/2
C 0
D 1
E 1/4

39 **Nel ciclo della PCR, l'utilizzo della temperatura alta (95°) ha lo scopo di**

A appaiare il gene di interesse con il relativo primer
B permettere alla DNA polimerasi di iniziare l'allungamento
C inattivare il gene selezionato
D denaturare la molecola di DNA nella fase iniziale del processo
E attivare l'enzima Taq polimerasi

40 **Non costituiscono vettori di clonaggio:**

A i cosmidi
B i cromosomi artificiali
C i plasmidi
D i fagi
E gli introni

TEST DI CHIMICA

41 **Una bombola che contiene inizialmente 100 mol di gas idrogeno alla pressione di 4×10^5 Pa registra, dopo l'uso, una pressione pari a 1×10^5 Pa.**
Indicare quante moli di idrogeno sono state consumate:

A 4 mol
B 25 mol
C 75 mol
D 10 mol
E 15 mol

42 **Il $^{4}_{3}\mathrm{Li}$ è un isotopo instabile del litio che decade emettendo un protone.**
Quale sarà il suo prodotto di decadimento?

A $^{4}_{2}\mathrm{He}$
B $^{3}_{3}\mathrm{Li}$
C $^{3}_{1}\mathrm{H}$
D $^{2}_{1}\mathrm{H}$
E $^{3}_{2}\mathrm{He}$

43 **In quale delle seguenti coppie le specie che vi figurano hanno entrambe una struttura trigonale planare secondo la teoria VSEPR e i loro atomi centrali possiedono lo stesso numero di elettroni di valenza?**

A Nessuna delle coppie elencate
B $\mathrm{NH_3}, \mathrm{PH_3}$
C $\mathrm{AlCl_3}, \mathrm{NH_3}$
D $\mathrm{NH_3}, \mathrm{BH_3}$
E $\mathrm{BF_3}, \mathrm{AlCl_3}$

44 **Quale tra le seguenti è una reazione di decomposizione del nitrato di ammonio?**

A $\left[\mathrm{Ni}\left(\mathrm{NH_3}\right)_6\right]^{2+} \rightarrow \mathrm{Ni}^{2+} + 6\mathrm{NH_3}$
B $\mathrm{NH_4NO_2} \rightarrow \mathrm{N_2} + 2\mathrm{H_2O}$
C $\mathrm{Am}\left(\mathrm{NO_3}\right)_3 \rightarrow \mathrm{Am}^{3+} + 3\mathrm{NO_3^-}$
D $12\mathrm{HNO_2} + 16\mathrm{NH_3} \rightarrow 24\mathrm{H_2O} + 14\ \mathrm{N_2} + 6\mathrm{H_2}$
E $4\mathrm{NH_4NO_3} \rightarrow 2\mathrm{NH_3} + 3\mathrm{NO_2} + \mathrm{NO} + \mathrm{N_2} + 5\mathrm{H_2O}$

45 **A una soluzione acquosa acida di $KBrO_3$ (100 mL, 0,1 mol/L) vengono aggiunti 100 mL di una soluzione acquosa contenente 0,006 moli di $K_2\ S_2O_3$ e 0,09 moli di KI. Avvengono le seguenti reazioni quantitative:** $(1)\ 9I^-(aq) + BrO_3^-(aq) + 6H^+(aq) \rightarrow 3I_3^-(aq) + Br^-(aq) + 3H_2O$ $(2)\ I_3^-(aq) + 2\ S_2O_3^{2-}(aq) \rightarrow 3I^-(aq) + S_4O_6^{2-}(aq)$.
La reazione (2) è istantanea, mentre la reazione (1) è relativamente lenta. Nel momento in cui tutto l'anione $S_2O_3^{2-}$ presente in soluzione avrà reagito, quante moli di BrO_3^- saranno state consumate?

- A 0,009 mol
- B 0,003 mol
- C 0,002 mol
- D 0,001 mol
- E 0,036 mol

---

46 **Una membrana osmotica separa due soluzioni A e B dello stesso sale. Se la soluzione A è ipertonica rispetto alla soluzione B si può affermare che, dopo un certo tempo, si raggiungerà uno stato di equilibrio in cui:**

- A la concentrazione della soluzione B e diminuita
- B vi e un flusso di ioni attraverso la membrana osmotica
- C la membrana e attraversata nei due sensi dallo stesso numero di molecole
- D la concentrazione della soluzione A e aumentata
- E il passaggio di molecole attraverso la membrana si arresta

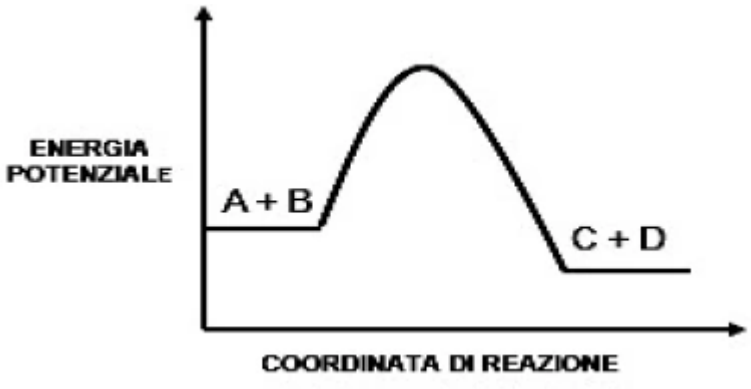
---

47 **Il cloruro rameoso (CuCl) ha una solubilità in acqua di circa $4,4 \times 10^{-4}\ mol/L$. Cosa accadrà alla concentrazione di Cu^+ se ad $1\ L$ di una soluzione satura di CuCl vengono aggiunte 0,1 \ mol di $CaCl_2$?**

- A La concentrazione di Cu^+ si abbassa per effetto dello ione in comune
- B La concentrazione di Cu^+ si innalza per effetto dello ione in comune
- C La concentrazione di Cu^+ rimane inalterata
- D La concentrazione di Cu^+ si innalza perché si abbassa il pH
- E La concentrazione di Cu^+ si abbassa perché viene ossidato a Cu^{2+}

---

48 **Il diagramma in figura rappresenta la variazione di energia potenziale in una generica reazione A + B $\rightleftarrows$ C + D. In base ad esso indicare l'affermazione corretta.**



- **A** Lo stato di transizione coincide con la stabilizzazione del complesso attivato
- **B** La reazione diretta è catalizzata, mentre la reazione inversa non lo è
- **C** L'energia potenziale dei reagenti e dei prodotti e la stessa
- **D** L'energia di attivazione e uguale per la reazione diretta e per la reazione inversa
- **E** Il diagramma rappresenta una reazione il cui meccanismo prevede un unico stadio in entrambi i sensi

---

49 **Lo ione superossido viene decomposto in vivo da parte di enzimi che lo trasformano secondo la seguente reazione:**

$$2 \cdot O_2^- + 2H^+ \leftrightarrows O_2 + H_2O_2$$

Quali sono i numeri di ossidazione degli atomi di ossigeno nelle tre specie: ione superossido, ossigeno molecolare, acqua ossigenata?

- **A** −1; 0; −1
- **B** 0; +1; −1
- **C** −0,5; 0; −1
- **D** −1; 0; +1
- **E** −0,5; 0; +1

---

50 **Quale delle seguenti affermazioni riguardanti una soluzione tampone è corretta?**

- **A** Una diminuzione del 10% del volume totale lascia invariati il potere tamponante e il pH
- **B** Un aumento del 10% del volume totale lascia invariati il potere tamponante e il pH
- **C** Un aumento del 10% del volume totale provoca una diminuzione del potere tamponante e il valore del pH rimane invariato
- **D** Un aumento del 10% del volume totale provoca una diminuzione del potere tamponante e il valore del pH diminuisce
- **E** Una diminuzione del 10% del volume totale provoca un aumento del potere tamponante e un aumento del pH

51 **Una tra le seguenti coppie di molecole è tale per cui i suoi membri sono tra loro isomeri. Quale?**

A Benzene e cicloesano
B Butano e ciclobutano
C Acetone e propionaldeide
D 2-clorofenolo e o-clorofenolo
E Propano e propino

---

52 **Dopo aver esaminato le seguenti configurazioni elettroniche:**

1.	↑↓ 1s	↑↓ 2s	↑↓ ↑ 2p	
2.	↑↓ 1s	↑↓ 2s	↑ ↑ ↑ 2p	
3.	↑↓ 1s	↑↓ 2s	↑↓ ↑↓ 2p	
4.	↑↓ 1s	↑ 2s	↓ ↑ ↑ 2p	
5.	↑↓ 1s	↑↓ 2s	↑↓ ↑↓ ↑↓ 2p	↑ 3s

A le configurazioni 1. e 3. rispettano la regola di Hund
B le configurazioni 3. e 4. rispettano la regola di Hund
C le configurazioni 2. e 5. rispettano la regola di Hund
D solo la configurazione 5. rispetta la regola di Hund
E solo la configurazione 1. rispetta la regola di Hund

TEST DI FISICA E MATEMATICA

53 **Qual è l'insieme delle soluzioni della disequazione $3e^{x} - 5e^{-x} - 2 > 0$?**

A Ogni x reale
B $\{x \in \Re$: –1 < x ≤ ln $\left(\frac{5}{3}\right)\}$
C Nessun valore di x reale
D $\left\{x \in \Re : x < -1, x > \frac{5}{3}\right\}$
E $\left\{x \in \Re : x > \ln\left(\frac{5}{3}\right)\right\}$

55 **Per quali valori del parametro reale k, l'equazione $x^2 + y^2 - 4x + 2y + k = 0$ rappresenta l'equazione di una circonferenza reale non degenere?**

A k<20
B $k \leq 20$
C k<5
D Per ogni valore reale di k
E $k \leq 5$

56 **Se $x \in [0, \pi]$, qual è la soluzione della disequazione $\frac{\cos x}{2} + 2\sin x + \frac{1}{2} > 0$?**

A $\frac{\pi}{2} \leq x \leq \pi$
B $0 \leq x \leq \frac{\pi}{6}$
C La disequazione è verificata per ogni x appartenente all'intervallo assegnato
D $0 \leq x < \pi$
E La disequazione non ha soluzione

57 **Trascurando la resistenza dell'aria, sia v la velocità di fuga da un pianeta Y di massa M e raggio R per un veicolo spaziale vuoto di massa m. Quale sarebbe la velocità di fuga dal pianeta Y per un satellite carico di massa totale 1,44 m rispetto a quello vuoto?**

A v /1,2
B 1,44 v
C 1,2 v
D v
E v /1,44

58 **All'interno di una sfera conduttrice di raggio r uniformemente carica (positivamente) viene posta una carica negativa q a distanza $\frac{r}{2}$ dal centro. Come si muove, se si muove, la carica q?**

A Rimane ferma
B Si muove lungo il diametro verso la superficie della sfera allontanandosi dal centro
C Si muove lungo il diametro per spostarsi al centro della sfera
D Si muove lungo il diametro verso la superficie della sfera passando dal centro
E Non è possibile rispondere in quanto non è nota l'intensità della carica sulla sfera

---

59 **Un'asta conduttrice di massa m percorsa da una corrente i si trova in un campo magnetico B. In quale caso il modulo del vettore forza a cui è soggetta l'asta è massimo?**

A Quando il campo magnetico B parallelo alla corrente
B Quando il campo magnetico B è ortogonale alla corrente
C Quando il campo magnetico B forma un angolo di 30 gradi con la corrente
D Quando il campo magnetico B forma un angolo di 45 gradi con la corrente
E Nessuna delle altre risposte è corretta

---

60 **Il peso di un ragazzo è di 600N. Se quando sale su una bilancia all'interno di un ascensore essa indica 630 N, l'ascensore si muove? In caso affermativo, come si sta muovendo?**

A Si muove verso il basso con velocità costante
B Non si muove, resta fermo
C Si muove accelerando verso il basso
D Si muove verso l'alto con velocità costante
E Si muove accelerando verso l'alto

FOGLIO DELLE RISPOSTE

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

1	A B C D E	22	A B C D E	42	A B C D E
3	A B C D E	23	A B C D E	43	A B C D E
4	A B C D E	24	A B C D E	44	A B C D E
5	A B C D E	25	A B C D E	45	A B C D E
6	A B C D E	26	A B C D E	46	A B C D E
7	A B C D E	27	A B C D E	47	A B C D E
8	A B C D E	28	A B C D E	48	A B C D E
9	A B C D E	29	A B C D E	49	A B C D E
10	A B C D E	30	A B C D E	50	A B C D E
11	A B C D E	31	A B C D E	51	A B C D E
12	A B C D E	32	A B C D E	52	A B C D E
13	A B C D E	33	A B C D E	53	A B C D E
14	A B C D E	34	A B C D E	55	A B C D E
15	A B C D E	35	A B C D E	56	A B C D E
16	A B C D E	36	A B C D E	57	A B C D E
17	A B C D E	37	A B C D E	58	A B C D E
18	A B C D E	38	A B C D E	59	A B C D E
19	A B C D E	39	A B C D E	60	A B C D E
20	A B C D E	40	A B C D E		
21	A B C D E	41	A B C D E		

CHIAVE DELLE RISPOSTE

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

1	A	22	D	42	E
3	B	23	D	43	E
4	E	24	B	44	E
5	D	25	D	45	D
6	A	26	D	46	C
7	C	27	A	47	A
8	D	28	B	48	E
9	E	29	E	49	C
10	A	30	C	50	C
11	B	31	B	51	C
12	A	32	C	52	C
13	C	33	D	53	E
14	D	34	C	55	C
15	A	35	D	56	D
16	E	36	C	57	D
17	D	37	D	58	A
18	D	38	E	59	B
19	D	39	D	60	E
20	B	40	E		
21	D	41	C		

TEST MEDICINA 2021

RIFALLA NELL'APP

Inquadra il QR oppure apri

app.testbuddy.it

PROVE UFFICIALI DEGLI ANNI PASSATI

TESTBUDDY.IT