

**1. Se un metallo ha densità di 8 g/cm<sup>3</sup>, il volume occupato da 4 Kg di metallo è:**

- (A) 5 dm<sup>3</sup> (B) 0,5 dm<sup>3</sup> (C) 50 cm<sup>3</sup> (D) 5 cm<sup>3</sup> (E) 2 dm<sup>3</sup>

**2. Indicare quale coppia tra i seguenti elementi dovrebbe verosimilmente formare un composto covalente.**

- (A) Na e O (B) O e N (C) Ca e Cl (D) Cu e Cl (E) Li e F

**3. Gli isotopi sono atomi con:**

- (A) ugual numero atomico e massa atomica diversa (B) diverso numero atomico e massa atomica uguale  
(C) diverso numero di elettroni (D) diverso numero di protoni (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**4. L'elettronegatività è:**

- (A) l'energia ceduta quando un atomo acquista un elettrone (B) la capacità di un elemento di attrarre elettroni di legame  
(C) la capacità di condurre la corrente (D) l'energia necessaria per strappare un elettrone ad uno ione negativo  
(E) la capacità di un elemento di cedere elettroni

**5. Una soluzione acquosa di KBr rispetto all'acqua pura ha:**

- (A) lo stesso punto di congelamento (B) lo stesso punto di ebollizione (C) punto di ebollizione più alto  
(D) volume maggiore (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**6. Il legame a idrogeno nell'acqua ha luogo:**

- (A) tra due atomi di idrogeno appartenenti a due molecole diverse (B) tra due atomi di idrogeno appartenenti alla stessa molecola  
(C) tra un atomo di idrogeno ed uno di ossigeno appartenenti a molecole diverse (D) tra un atomo di idrogeno ed uno di ossigeno appartenenti alla stessa molecola  
(E) tra due atomi di ossigeno appartenenti a due molecole diverse

**7. Nella tavola periodica l'energia di prima ionizzazione in genere:**

- (A) aumenta in un periodo andando da sinistra a destra e diminuisce in un gruppo andando dall'alto in basso  
(B) aumenta in un periodo andando da sinistra a destra ed aumenta in un gruppo andando dall'alto in basso  
(C) diminuisce in un periodo andando da sinistra a destra ed aumenta in un gruppo andando dall'alto in basso  
(D) diminuisce in un periodo andando da sinistra a destra e diminuisce in un gruppo andando dall'alto in basso  
(E) aumenta in un periodo andando da sinistra a destra e diminuisce in un gruppo andando dal basso verso l'alto

**8. Qual è la configurazione elettronica del catione Al<sup>3+</sup>, sapendo che il numero atomico di Al è 13?**

- (A) 1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>6</sup> (B) 1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>6</sup>3s<sup>2</sup> (C) 1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>4</sup>3s<sup>2</sup> (D) 1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>6</sup>3s<sup>2</sup>3p<sup>1</sup> (E) 1s<sup>2</sup>2s<sup>2</sup>2p<sup>6</sup>3s<sup>2</sup>3p<sup>6</sup>

**9. La formula del solfuro di sodio è:**

- (A) Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (B) Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> (C) NaSO<sub>4</sub> (D) Na<sub>2</sub>S (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**10. Lo ione K<sup>+</sup> si forma da un atomo di potassio per:**

- (A) perdita di un elettrone e acquisto di un neutrone (B) perdita di un elettrone (C) acquisto di un protone  
(D) acquisto di un elettrone (E) perdita di un neutrone

**11. Che cosa caratterizza nel sistema periodico tutti gli elementi di uno stesso gruppo?**

- (A) Hanno identiche proprietà chimiche (B) Hanno lo stesso peso atomico (C) Hanno lo stesso numero atomico  
(D) Hanno lo stesso numero di elettroni di valenza (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**12. Quale tipo di legame esiste tra gli atomi nella molecola di cloruro di idrogeno?**

- (A) Legame dipolo-dipolo (B) Legame metallico (C) Legame ionico (D) Legame covalente polare  
(E) Legame idrogeno

**13. Data la seguente reazione: 2A + 3B → C + 4D, qual è la massima quantità in moli di D ottenibile a partire da 0,10 moli di A e 0,21 moli di B.**

- (A) 0,42 moli (B) 0,10 moli (C) 0,31 moli (D) 0,20 moli (E) 0,28 moli

**14. Un orbitale atomico individuato dalla seguente sequenza di numeri quantici n = 3, l = 2, m = 1 è un orbitale:**

- (A) s (B) ibrido (C) molecolare (D) d (E) p

**15. In una soluzione la concentrazione di ioni OH<sup>-</sup> è 100 volte superiore alla concentrazione di ioni H<sup>+</sup>. Qual è il pH di questa soluzione?**

- (A) 2 (B) 8 (C) 6 (D) 14 (E) 12

**16. Secondo la teoria acido-base di Brönsted e Lowry l'acido coniugato di una base debole:**

- (A) si comporta da sistema tampone (B) è un acido debole (C) è un acido forte  
(D) è tanto più debole quanto più debole è la base (E) è tanto più forte quanto più debole è la base

**17. In una reazione di ossidoriduzione il numero di ossidazione del fosforo è variato da -3 a 0. Da ciò si può concludere che il fosforo:**

- (A) ha guadagnato 3 elettroni e si è ridotto (B) ha guadagnato 3 elettroni e si è ossidato (C) si è comportato da ossidante  
(D) ha perso 3 elettroni e si è ridotto (E) ha perso 3 elettroni e si è ossidato

**18. Un ossido di ferro ha formula Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> e contiene entrambi gli ioni Fe<sup>2+</sup> e Fe<sup>3+</sup>. Quale delle seguenti rappresenta la frazione di ioni ferro presenti come Fe<sup>2+</sup>?**

- (A) 1/3 (B) 1/4 (C) 1/2 (D) 2/3 (E) 3/4

**19. La costante di equilibrio di una reazione al crescere della temperatura:**

- (A) aumenta sempre (B) diminuisce sempre (C) aumenta se la reazione è esotermica, diminuisce se la reazione è endotermica  
(D) aumenta se la reazione è endotermica, diminuisce se la reazione è esotermica  
(E) resta costante

**20. I gas nobili (ad eccezione dell'elio) hanno tutti configurazione elettronica esterna di tipo:**

- (A) sp<sup>6</sup> (B) sp<sup>8</sup> (C) s<sup>2</sup>p<sup>4</sup> (D) s<sup>2</sup>p<sup>6</sup> (E) s<sup>2</sup>p<sup>8</sup>

**21. Gli orbitali ibridi sp<sup>2</sup> formano angoli di ampiezza:**

- (A) 109,5° (B) 45° (C) 120° (D) 180° (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**22. L'H<sub>2</sub>O bolle a temperatura più alta rispetto all'H<sub>2</sub>S perché:**

- (A) ha un peso molecolare maggiore di quello dell' $H_2S$  (B) ha un peso molecolare minore di quello dell' $H_2S$   
(C) non contiene legami a ponte di idrogeno che invece sono presenti nell' $H_2S$  (D) contiene legami a ponte di idrogeno che invece non sono presenti nell' $H_2S$   
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**23. Dicesi orbitale:**

- (A) l'orbita descritta dall'elettrone attorno al nucleo (B) la distanza massima dell'orbita più esterna (C) la regione di spazio in cui è massima la probabilità di trovare l'elettrone (D) la forma dell'orbita determinata dal valore di  $l$   
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**24. Qual è la formula generale per indicare i termini della serie degli alcani?**

- (A)  $C_n H_{2n}$  (B)  $C_n H_{2n-2}$  (C)  $C_{2n} H_{2n+2}$  (D)  $C_n H_{2n+2}$  (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**25. Quale fra i gruppi sotto elencati rappresenta un estere?**

- (A)  $R-COOR$  (B)  $R-O-R$  (C)  $R-COOH$  (D)  $R-NH-R$  (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**26. I cromosomi del sesso nella specie umana sono:**

- (A) XX nel maschio ed XY nella femmina (B) XY nel maschio ed XX nella femmina (C) Y nel maschio ed X nella femmina (D) XXY nel maschio ed XX nella femmina (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**27. La membrana nucleare durante la divisione cellulare:**

- (A) si ispessisce (B) presenta un gran numero di pori (C) è colorabile in rosso (D) si dissolve  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**28. Quale delle seguenti definizioni è esatta per la fotosintesi?**

- (A) Avviene in tutte le cellule viventi (B) Libera l'energia immagazzinata negli zuccheri  
(C) Produce glucosio e ossigeno (D) E' una reazione esoergonica (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**29. Nel nucleo il materiale genetico è localizzato:**

- (A) nel vacuolo (B) nel citoplasma (C) nella membrana plasmatica (D) nei cromosomi  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**30. Qual è la differenza più evidente che intercorre tra una cellula procariotica e una eucariotica?**

- (A) Nei procarioti manca un vero e proprio nucleo, caratteristico invece degli eucarioti (B) Negli eucarioti manca un vero proprio nucleo, caratteristico invece dei procarioti (C) I procarioti sono circondati dal capsido  
(D) La differenza sta soltanto nelle dimensioni (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**31. Il DNA è formato da:**

- (A) due filamenti polinucleotidici avvolti ad elica (B) un filamento polinucleotidico (C) due filamenti di amminoacidi avvolti ad elica (D) una sequenza semplice di amminoacidi (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**32. Qual è il costituente fondamentale delle ossa?**

- (A) permanganato di potassio (B) fosfato di potassio (C) fosfato di zinco (D) fosfato di calcio  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**33. La sottile membrana che circonda il citoplasma e regola gli scambi tra la cellula e l'ambiente esterno si chiama:**

- (A) membrana cellulare o membrana plasmatica (B) membrana nucleare o membrana capsulare  
(C) membrana mitocondriale o sistema di membrana (D) pericapside (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**34. I procarioti sono:**

- (A) organismi la cui unica cellula non è divisa in compartimenti separati da membrane  
(B) organismi pluricellulari con un nucleo ben delimitato (C) organismi molto complessi  
(D) organismi unicellulari con un nucleo ben definito (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**35. I procarioti sono:**

- (A) organismi fatti da cellule con un nucleo ben distinto e delimitato da una membrana  
(B) organismi unicellulari la cui unica cellula non è divisa in tanti compartimenti separati da membrane  
(C) uguali agli eucarioti (D) virus (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**36. La fagocitosi è:**

- (A) un processo con cui una cellula ingloba e introduce al suo interno particelle solide  
(B) un processo con cui una cellula espelle le particelle solide (C) la nutrizione con sostanze vegetali  
(D) la nutrizione con prede vive (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**37. La rosolia e la varicella:**

- (A) possono venire più volte nella vita (B) conferiscono un'immunità per tutta la vita  
(C) colpiscono solo i maschi (D) sono più frequenti dopo i 40 anni (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**38. Il tirocinio professionale per conseguire una laurea magistrale a ciclo unico nella Classe LM13 deve essere svolto presso una farmacia**

- (A) Urbana (B) Ospedaliera (C) Rurale (D) In una qualsiasi dei farmacie indicate  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**39. Che cosa si intende, in ambito farmaceutico, con il termine "spedire una ricetta"**

- (A) Consegnare ad un cittadino un farmaco prescritto da un medico (B) L'inoltro postale, da parte del cittadino all'Ente statale che rimborsa la spesa sanitaria, della ricetta medica che gli ha permesso di avere un farmaco  
(C) L'inoltro postale, da parte del farmacista all'Ente statale che rimborsa la spesa sanitaria, di una ricetta che non era stata inoltrata insieme a tutte le altre (D) Mandare indietro, per posta, una ricetta al medico che l'ha prescritta  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**40. Il genotipo è:**

- (A) il patrimonio genetico di un individuo (B) l'insieme di caratteri che si osservano in un individuo  
(C) formato dai geni che controllano la capacità di produrre anticorpi contro antigeni specifici  
(D) il processo di maturazione dei gameti (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**41. L'equazione  $4x^3 + 256 = 0$  ha come soluzione:**

- (A) - 4 (B) +4 (C) +4 e -4 (D) non ha soluzione nel campo reale  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**42. Quale delle seguenti proprietà dei logaritmi è sbagliata?**

- (A)  $\log_a x^{1/n} = (1/n) \log_a x$  (B)  $\log_a x = \log_a b \log_b x$  (C)  $\log_a x^n = n \log_a x$  (D)  $\log_a x = \log_b x \log_b a$   
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**43. Nel sistema ortonormale cartesiano in  $R^2$  la retta di equazione  $x+y=0$ :**

- (A) contiene l'origine ed è bisettrice del primo e terzo quadrante  
(B) contiene l'origine ed è bisettrice del secondo e quarto quadrante (C) è parallela alla retta  $y=x$   
(D) è perpendicolare alla retta  $y = 2x$  (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**44. La curva simmetrica della  $y = 5^x$  è:**

- (A)  $y = (1/5)^x$  (B)  $y = \log_{1/5} x$  (C)  $y = \log_5 x$  (D)  $y = 5^{1/x}$  (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**45. In quanti punti si incontrano i grafici di  $y = \tan x$  e  $y = x$ ?**

- (A) uno (B) zero (C) due (D) infiniti (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**46. Il nono termine della progressione geometrica 0.1 0.2 0.4 0.8 1.6 è:**

- (A) 51.2 (B) 25.9 (C) 12.8 (D) 25.6 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**47. La funzione  $y = (x - 2) / (2x^2 - 2x + 1)$  ha significato:**

- (A) per  $x$  diverso da 0 (B) per ogni  $x$  (C) per  $x$  appartenente all'intervallo chiuso di estremi  $1/2$  e  $1$   
(D) per  $x$  diverso da  $1/2$  e  $x$  diverso da  $1$  (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**48. Qual'è il termine mancante nella seguente progressione aritmetica? 6, 34, 48, 62, 76, 90**

- (A) 19 (B) 20 (C) 21 (D) nessuno (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**49. Le due rette di equazione  $x + y + 3 = 0$  e  $4x + 4y - 2 = 0$  sono:**

- (A) incidenti (B) parallele (C) coincidenti (D) sghembe (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**50. Nel piano ortonormale cartesiano i due punti  $A = (3,5)$  e  $B = (-1,2)$  hanno una distanza pari a:**

- (A) cinque (B) venticinque (C) sedici (D) nove (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**51. Il punto  $P = (2,2)$  è:**

- (A) il centro della circonferenza  $x^2 + y^2 = 8$  (B) appartiene alla circonferenza  $x^2 + y^2 = 8$   
(C) appartiene alla circonferenza  $x^2 + y^2 + 4 = 2$  (D) è sulla bisettrice del secondo e quarto quadrante  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**52. La retta  $y = 2x - 1$  e la parabola  $y = -x^2 + 2x + 3$  hanno:**

- (A) due intersezioni (B) una intersezione (C) nessuna intersezione (D) infinite intersezioni  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**53. La probabilità che con quattro lanci di una moneta si verifichi l'evento testa-testa-croce-testa è:**

- (A)  $1/16$  (B)  $1/32$  (C)  $1/4$  (D)  $1/3$  (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**54. Uno studente universitario dopo aver superato tre esami ha la media del 22 e dopo aver superato il quarto esame ha la media del 24. Che voto ha preso nel quarto esame?**

- (A) 28 (B) 26 (C) 30 (D) 24 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**55. Da un mazzo di carte francesi (costituito da 52 carte) la probabilità di estrarre un asso o un re che siano di un seme qualsiasi rispetto alla probabilità di estrarre una carta qualsiasi che sia di fiori è:**

- (A) la metà (B) maggiore (C) minore (D) uguale (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**56. Il prodotto litri x atmosfere equivale fisicamente a:**

- (A) una forza (B) una pressione (C) una densità di energia (D) una potenza (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**57. Il comune termometro a mercurio usato per misurare la temperatura corporea si basa sul principio della:**

- (A) dilatazione termica (B) capillarità (C) relazione temperatura-pressione  
(D) conservazione dell'energia (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**58. Su una massa di 1 Kg agisce una forza peso di:**

- (A) 1 N (B) 10 Kg (C) 9,8 N (D) 9,8 Kg peso (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**59. Un recipiente contenente acqua calda cede calore all'ambiente. Il calore ceduto dipende:**

- (A) soltanto dalla massa di acqua (B) soltanto dalla differenza di temperatura fra acqua ed ambiente  
(C) tanto dalla massa d'acqua quanto dalla differenza di temperatura fra acqua ed ambiente  
(D) da nessuna delle grandezze sopra considerate (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**60. Il passaggio della corrente elettrica attraverso una soluzione acquosa è legato al moto di:**

- (A) elettroni nel verso opposto a quello convenzionale della corrente (B) ioni positivi e negativi nel verso della corrente  
(C) ioni positivi nel verso della corrente ed elettroni nel verso opposto (D) ioni positivi nel verso della corrente e ioni negativi nel verso opposto  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**61. La densità dell'acqua, espressa nel Sistema Internazionale (= MKSA), è circa uguale a:**

- (A) 1 (B) 10 (C) 100 (D) 1000 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**62. Il Kilowattora misura:**

- (A) una potenza (B) una forza (C) una tensione (D) un'energia (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**63. È corretto dire che la pressione idrostatica alla base di un tubo verticale:**

- (A) è indipendente dalla sezione della colonna liquida (B) è indipendente dalla densità del liquido  
(C) si misura in Atm/m<sup>2</sup> (D) non esiste nei tubi capillari (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**64. L'energia potenziale di una palla lanciata verso l'alto è massima:**

- (A) nel punto più alto raggiunto (B) al momento del lancio (C) durante la salita  
(D) nell'istante dell'impatto con il suolo (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**65. Una velocità di 180 m/s equivale a:**

- (A) 6,48 km/h (B) 500 km/h (C) 64,8 km/h (D) 50 km/h (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**66. L'anno luce è l'unità di misura di:**

- (A) una frequenza (B) una distanza (C) una accelerazione (D) una velocità  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**67. Una macchina che viaggia alla velocità di 100 Km/h incrocia un'altra macchina proveniente in senso opposto che viaggia alla velocità di 50 Km/h. La velocità relativa tra le due automobili vale:**

- (A) 150 Km/h (B) 75 Km/h (C) 50 Km/h (D) 25 Km/h (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**68. Un corpo di massa  $m$ , posto nel vuoto ad un'altezza  $h$  dal suolo, inizia a cadere e raggiunge il suolo con una energia cinetica pari a:**

- (A)  $E = mgh$  (B)  $E = mh/2$  (C) manca il dato velocità per la valutazione dell'energia cinetica  
(D)  $E = 0$  (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**69.  $10^{20}$  atomi di gas sono contenuti in un volume di 1 metro cubo. All'aumentare della temperatura aumenta la pressione del gas in quanto:**

- (A) il gas tende alla condizione di gas perfetto (B) il gas si allontana dalla condizione di gas perfetto (C) l'energia cinetica degli atomi aumenta  
(D) l'energia interna non varia (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**70. Ricordando il famoso Principio di Archimede, quale delle seguenti affermazioni è CORRETTA?**

- (A) Il Principio vale solo per i liquidi e non per i gas (B) Il Principio prevede una "spinta" solo in presenza della forza di gravità  
(C) Il Principio non vale per i liquidi viscosi (D) Il Principio vale solo se il corpo immerso ha densità uniforme  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**71. Che cosa indica la sigla SSN**

- (A) Una strada statale alla quale ancora non è stato assegnato il numero  
(B) Un'organizzazione provinciale integrata degli Ordini dei Medici e dei Farmacisti che sovrintende alla salute pubblica nel territorio  
(C) Un'organizzazione dello Stato deputata a tutelare la salute dei cittadini  
(D) Nessuna delle indicazioni riportate (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**72. Quali tra quelle sotto elencate, sono le attività professionali autorizzate per tutti coloro che hanno conseguito una laurea magistrale in Farmacia o in Chimica e Tecnologia Farmaceutiche (CTF) appartenenti alla Classe specialistica a ciclo unico indicata come " LM13?**

- (A) Preparazione della forma farmaceutica dei medicinali (B) Distribuzione dei medicinali nelle farmacie  
(C) Diffusione di informazioni al pubblico sui medicinali (D) Tutte quelle elencate  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**73. Quale tipo di farmacia può esistere in Italia**

- (A) La farmacia pubblica (B) La farmacia privata (C) La farmacia comunale  
(D) Tutte quelle elencate (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**74. Con la denominazione di "laurea magistrale" si intende**

- (A) Una laurea quinquennale a ciclo unico (B) Una laurea triennale (C) Più di una di quelle indicate  
(D) Una laurea biennale di secondo livello (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**75. Una popolazione è data:**

- (A) dagli abitanti della terra (B) dall'insieme di organismi di una data specie presenti contemporaneamente in un ecosistema  
(C) dall'oggetto di studio della biologia (D) da un habitat (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**76. La tipizzazione della farmacia operante sul territorio può essere**

- (A) Privata (B) Pubblica (C) Societaria (D) Di tutti i tipi indicati (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**77. [3359] Una farmacia comunale può essere gestita**

- (A) Da un dipendente comunale residente nel paese in cui è ubicata la farmacia (B) Da un laureato in medicina specializzato in Igiene  
(C) Da un medico (D) Da un direttore laureato in farmacia che abbia superato l'Esame di stato  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**78. L'apertura della farmacia durante la notte**

- (A) E' un obbligo previsto da legge per le strutture sanitarie (B) Una scelta personale del farmacista  
(C) Una strategia commerciale per incrementare il reddito della farmacia  
(D) Una possibilità che permette di tener chiusa la farmacia durante il giorno per un orario corrispondente a quello dell'apertura notturna  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**79. In quali casi un cittadino NON può scegliere ed ottenere, senza ricetta, un farmaco che si trova in farmacia? Quando si tratta**

- (A) Di tutti i casi elencati (B) Di un farmaco omeopatico (C) Di un integratore alimentare somministrabile in fiale iniettabili  
(D) Di uno stupefacente (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**80. Il numero di farmacie ubicate in un centro urbano è in relazione**

- (A) All'estensione del territorio comunale (B) All'importanza della città (C) Al numero di medici residenti  
(D) Alle norme stabilite da leggi nazionali (E) quesito senza soluzione univoca o corretta