

**1. Qual è la formula corretta dei composti nitrato di magnesio e ossido di potassio?**

- (A)  $Mg_2NO_3$  e  $P_2O$  (B)  $Mg_2NO_3$  e  $K_2O$  (C)  $Mg(NO_3)_2$  e  $K_2O$  (D)  $Mg(NO_3)_2$  e  $KO_2$   
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**2. Cosa indica il numero atomico?**

- (A) Il numero dei neutroni (B) Il numero di neutroni e protoni (C) Il numero di protoni  
(D) Il numero di protoni, neutroni ed elettroni (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**3. Indicare quale delle seguenti coppie di elementi forma un composto covalente:**

- (A) Na e O (B) O e N (C) Ca e Cl (D) Fe e Cl (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**4. Una reazione chimica si trova in uno stato di equilibrio quando:**

- (A) la concentrazione dei reagenti è uguale a quella dei prodotti (B) le concentrazioni dei reagenti e dei prodotti restano costanti nel tempo (C) la concentrazione dei reagenti è uguale a zero (D) la concentrazione dei reagenti è maggiore di quella dei prodotti (E) la concentrazione dei reagenti è minore di quella dei prodotti

**5. Qual è la struttura spaziale di una ibridazione  $sp^3$ ?**

- (A) Tetraedrica (B) Quadrata (C) Cubica (D) Cilindrica (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**6. Se un metallo ha densità di  $4 \text{ g cm}^{-3}$ , il volume occupato da 2 Kg del metallo è:**

- (A)  $8 \text{ dm}^3$  (B)  $0.5 \text{ dm}^3$  (C)  $2 \text{ dm}^3$  (D)  $4 \text{ cm}^3$  (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**7. La formula del solfito di sodio è:**

- (A)  $Na_2SO_4$  (B)  $Na_2SO_3$  (C)  $NaSO_3$  (D)  $Na_2S$  (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**8. Gli elettroni di valenza dell'atomo di carbonio sono:**

- A 1 B 2 C 3 D 4 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**9. Il legame a idrogeno nell'acqua si instaura fra:**

- (A) due atomi di idrogeno appartenenti a due molecole diverse (B) due atomi di idrogeno appartenenti alla stessa molecola (C) un atomo di idrogeno ed uno di ossigeno appartenenti a molecole diverse (D) un atomo di idrogeno ed uno di ossigeno appartenenti alla stessa molecola (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**10. La molalità di una soluzione esprime:**

- (A) il numero di moli per 100 mL di solvente (B) il numero di moli per 1000 g di solvente (C) il numero di moli per 1000 mL di soluzione (D) il numero di grammi per 100 g di soluzione (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**11. Il numero di ossidazione del carbonio in  $KHCO_3$  è:**

- (A) +4 (B) +5 (C) +3 (D) +2 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**12. Indicare quale dei seguenti eventi si verifica in una pila:**

- (A) la semireazione di ossidazione al catodo (B) la semireazione di riduzione all'anodo  
(C) reazione sia di ossidazione che di riduzione all'anodo (D) reazione sia di ossidazione che di riduzione al catodo  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**13. Una soluzione ottenuta sciogliendo in acqua il solfuro di idrogeno è:**

- (A) acida (B) basica (C) neutra (D) occorre conoscere la concentrazione del composto  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**14. Durante la fusione di un corpo che si trova allo stato solido quale delle seguenti grandezze del sistema resta costante:**

- (A) L'energia interna (B) La velocità media con cui si muovono le sue particelle (C) La densità  
(D) La temperatura (E) Il volume

**15. Il numero di massa di un isotopo di un elemento con numero atomico 16 è 31. Di conseguenza i neutroni contenuti nel suo nucleo sono:**

- (A) 16 (B) 15 (C) 31 (D) 1 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**16. Quale dei seguenti passaggi di stato è detto sublimazione:**

- (A) il passaggio da liquido a solido (B) il passaggio da vapore a solido (C) il passaggio da solido a vapore  
(D) un passaggio che avviene al di sopra del punto triplo (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**17. Che cosa afferma la legge di Lavoisier?**

- (A) Volumi uguali di gas diversi nelle stesse condizioni di temperatura e pressione, contengono lo stesso numero di molecole  
(B) In una reazione chimica la somma dei volumi delle sostanze fatte reagire è uguale alla somma dei volumi delle sostanze ottenute dopo la reazione (C) In un composto chimico allo stato puro gli elementi che lo formano stanno tra loro in proporzione di peso definita e costante (D) Quando due gas nelle stesse condizioni di temperatura e pressione si combinano i loro volumi stanno in rapporto numerico semplice tra loro e col prodotto della reazione, se questo a sua volta è un gas (E) In una reazione chimica la somma delle masse delle sostanze fatte reagire è uguale alla somma delle masse delle sostanze ottenute dopo la reazione

**18. Ad una pressione superiore a 1 atm la temperatura di ebollizione dell'acqua:**

- (A) è minore di  $100^\circ\text{C}$  (B) è maggiore di  $100^\circ\text{C}$  (C) è  $100^\circ\text{C}$  (D) la temperatura di ebollizione dell'acqua non dipende dalla pressione (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**19. L'energia di prima ionizzazione:**

- (A) diminuisce lungo un periodo andando da sinistra a destra ed aumenta lungo un gruppo andando dall'alto in basso  
(B) aumenta lungo un periodo andando da sinistra a destra ed aumenta lungo un gruppo andando dall'alto in basso  
(C) aumenta lungo un periodo andando da sinistra a destra e diminuisce lungo un gruppo andando dall'alto in basso  
(D) diminuisce lungo un periodo andando da sinistra a destra e diminuisce lungo un gruppo andando dall'alto in basso  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**20. Nel composto  $NH_3$  gli elementi N e H sono uniti da:**

- (A) un legame ionico (B) un legame covalente (C) un legame metallico (D) un legame dativo (E) un legame idrogeno

**21. L'evaporazione di un liquido è un processo che:**

- (A) avviene con assorbimento di calore (B) avviene con liberazione di calore (C) non comporta scambi di calore  
(D) avviene con assorbimento o liberazione di calore a seconda del tipo di liquido  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**22. Qual è la differenza tra miscugli e composti?**

- (A) I miscugli sono formati da sostanze mescolate in proporzioni fisse, e i composti sono costituiti da due o più elementi presenti in proporzioni fisse (B) I miscugli sono formati da sostanze mescolate e i composti da elementi mescolati  
(C) I miscugli sono formati da sostanze mescolate in proporzioni variabili, e i composti sono costituiti da due o più elementi presenti in proporzioni fisse (D) Non vi è nessuna differenza tra miscugli e composti (E) I miscugli sono formati da sostanze mescolate in proporzioni fisse, e i composti sono costituiti da due o più elementi presenti in proporzioni variabili

**23. Se 40 ml di una soluzione di HCl 1.0 molare vengono diluiti a 200 ml, la concentrazione finale è:**

- (A) 0.05 molare (B) 0.2 molare (C) 0.4 molare (D) 2.0 molare (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**24. Qual è la configurazione elettronica dello stato fondamentale dell'atomo di Al, numero atomico Z=13?**

- (A)  $1s^2 1p^6 2s^2 2p^3$  (B)  $1s^2 2s^2 2p^6 2d^3$  (C)  $1s^2 2s^2 2p^6 3p^3$  (D)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$  (E)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3d^1$

**25. Lo ione  $K^+$  si forma da un atomo di potassio per:**

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

**26. Nelle cellule germinali normalmente avviene:**

- (A) la meiosi (B) la mitosi (C) sia la mitosi che la meiosi, a seconda della fase di maturazione  
(D) la ricombinazione artificiale (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**27. I mitocondri sono presenti:**

- (A) in tutte le cellule (B) solo nelle cellule eucariote (C) solo nelle cellule procariotiche  
(D) in alcune cellule eucariotiche, ma in tutte le cellule procariotiche (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**28. 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

**29. Lo zigote è:**

- (A) Una cellula uovo fecondata (B) Un feto (C) Una cellula uovo o spermatozoo (D) Un embrione  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**30. Gli anticorpi sono:**

- (A) proteine prodotte dal nostro organismo capaci di fornire una difesa immunitaria contro sostanze e cellule estranee  
(B) sostanze di origine alimentare (C) tossine di origine batterica  
(D) proteine prodotte da virus e capaci di attaccare il nostro corpo (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**31. I lisosomi assumono un ruolo fondamentale:**

- (A) nella digestione cellulare (B) nella sintesi proteica (C) nella secrezione cellulare  
(D) nella respirazione cellulare (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**32. Le leggi di Mendel definiscono il comportamento:**

- (A) di tutti i caratteri ereditari (B) solo dei caratteri che non incidono sulla vita di un individuo  
(C) solo dei caratteri che appartengono al mondo dei vegetali (D) di tutti i caratteri ereditari dei piselli  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**33. L'insieme dei caratteri ereditari espressi in un organismo si definisce:**

- (A) cariotipo (B) fenotipo (C) geni (D) diploide (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**34. In che cosa consiste una vaccinazione?**

- (A) stimolazione alla produzione di anticorpi (B) somministrazione di anticorpi (C) somministrazione di antigeni  
(D) induzione della sintesi proteica (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**35. Agli eucarioti appartengono:**

- (A) i batteri (B) i protozoi e i mammiferi superiori (C) le alghe azzurre (D) I virus  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**36. Con il termine di fecondazione intendiamo:**

- (A) la fusione di due gameti (B) l'atto sessuale (C) la produzione di gameti  
(D) la fusione artificiale di due cellule germinali (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**37. Fondamentale nelle risposte immunologiche è:**

- (A) la presenza del batterio intero (B) la reazione antigene-anticorpo (C) la produzione di anticorpi incompleti che si completeranno nel legame con l'antigene (D) l'attività dei linfociti T citotossici contro molecole estranee  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**38. La placenta:**

- (A) non permette gli scambi nutritizi (B) contiene sostanze di riserva (C) è una protezione per il feto  
(D) permette gli scambi respiratori e nutritizi tra madre e feto (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**39. Il sistema ABO è:**

- (A) il nome di un sistema omeostatico (B) un sistema di gruppi sanguigni (C) l'insieme di anticorpi  
(D) il sistema di coagulazione del sangue (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**40. Attraverso la meiosi e la fecondazione gli animali superiori:**

- (A) danno origine ai gameti (B) danno origine ad una prole aploide (C) danno origine ad una prole con lo stesso numero di cromosomi dei genitori (D) presentano alternanza di generazione, aploide e diploide

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**41. La soluzione dell'equazione  $y=(2x)^{1/3}$ :**

(A)  $x=(y^2)^{1/2}$  (B)  $x=(1/2)(y^3)$  (C)  $x=(y^2)^{1/3}$  (D)  $x=(1/2y)^3$

(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**42. L'espressione  $\log_7 7^3$  è uguale a:**

(A) 1 (B)  $3\log 7$  (C) -1 (D) 3 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

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

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

**44. Luca e Rino hanno lo stesso numero di biglie. Luca regala a Rino la metà delle sue biglie. Quante biglie in più ha ora Rino?**

(A) il doppio (B) il triplo (C) il quadruplo (D) il quintuplo (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

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

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

**46. L'ottavo termine della progressione geometrica 0.3 0.6 1.2 2.4 4.8 ... è:**

(A) 38.4 (B) 76.8 (C) 19.2 (D) 25.6 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**47. La funzione  $y = (3/\pi)x$  ha significato ( $\pi=\text{pi greco}=3.14$ ):**

(A) per  $x$  diverso da 0 (B) per ogni  $x$  (C) per  $x$  appartenente all'intervallo chiuso di estremi 0 e  $3/\pi$   
(D) per  $x$  diverso da  $\pi/3$  e  $x$  diverso da 0 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**48. Qual'è il termine mancante nella seguente progressione aritmetica? 3, 29, 42, 55, 68, 81 :**

(A) nessuno (B) 15 (C) 16 (D) 17 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**49. Il trinomio  $x^2 - 5x - 6$  è positivo:**

(A) per gli  $x > -1$  oppure per gli  $x < 6$  (B) mai (C) per gli  $x < -1$  oppure per gli  $x > 6$   
(D) sempre (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**50.  $2-2 + 23 - 20 + 24 + 3 (2-2)$  è uguale a:**

(A) 23 (B) 24 (C)  $838/36$  (D) 9 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**51. La somma dell'età di 5 ragazzi è 62. Tra 15 anni quale sarà la somma delle loro età?**

(A) 162 (B) 112 (C) 122 (D) 137 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**52. Un plotone di soldati è composto da 4 colonne e 15 righe. Le righe sono distanti tra loro 2 metri. Quanto è lungo il plotone?**

(A) 30 metri (B) 32 metri (C) 3000 centimetri (D) 28 metri (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**53. Su un tavolo ci sono dei triangoli e dei rettangoli che non si toccano tra di loro. In totale si contano 17 vertici (angoli). Quanti triangoli ci sono sul tavolo?**

(A) 1 (B) 2 (C) 3 (D) 4 (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**54. Uno studente universitario dopo aver superato tre esami ha la media del 20 e dopo aver superato il quarto esame ha la media del 22. 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 dieci o un J che siano di un seme qualsiasi rispetto alla probabilità di estrarre una carta qualsiasi che sia di cuori è:**

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

**56. Che cosa significa che un moto è uniformemente accelerato?**

(A) Che l'accelerazione è una funzione lineare del tempo (B) Che l'accelerazione è nulla (C) Che la velocità è una funzione lineare del tempo (D) Che la velocità è una funzione quadratica del tempo  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**57. Comprimendo un gas perfetto in un cilindro isolato termicamente l'energia interna del gas:**

(A) aumenta (B) diminuisce (C) rimane la stessa (D) si annulla (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**58. Quale dei seguenti gruppi di grandezze fisiche comprende solo grandezze fondamentali (e non derivate) del Sistema Internazionale?**

(A) Corrente elettrica, massa, lunghezza e tempo (B) Resistenza elettrica, lunghezza, massa e tempo (C) Lunghezza, massa, tempo e forza (D) Lunghezza, massa, temperatura e forza (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**59. L'intensità di corrente elettrica si può misurare in ampere. Un ampere è:**

(A) 1 farad/1 V (B) 1 coulomb/1 s (C) 1 V/1 s (D) 1 J/1 s (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**60. Se le intensità di due cariche vengono raddoppiate e, contemporaneamente si raddoppia anche la loro distanza, la forza di attrazione delle cariche:**

(A) si raddoppia (B) si dimezza (C) si quadruplica (D) rimane inalterata (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**61. Un metro cubo di un certo metallo (densità relativa = 7; calore specifico =  $1/6 \text{ Kcal}/(\text{Kg}^\circ\text{C})$ ) ha capacità termica (in kilocalorie) pari a:**

(A)  $1/42000$  (B)  $1/42$  (C)  $6/7$  (D)  $7/6$  (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**62. Una molla viene sollecitata con una forza di 100 N, subendo un allungamento di 50 mm; la costante elastica della molla vale:**

(A) 2N/m (B) 20 N/m (C) 2 kN/m (D) 20 kN/m (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**63. La velocità istantanea di un punto, al tempo  $t$ , è definita come:**

(A) la rapidità di variazione della posizione del punto al tempo  $t$  (B) il prodotto dell'accelerazione per il tempo  $t$

- (C) lo spazio percorso nel tempo t (D) la distanza coperta in un secondo a partire dal tempo t  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**64. La resistenza equivalente a due resistenze in parallelo è:**

- (A) uguale alla più grande delle due (B) uguale alla più piccola delle due (C) maggiore della più grande  
(D) minore della più piccola (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**65. Un corpo sulla Terra ha una certa massa e un certo peso. Se esso fosse portato sulla Luna cosa cambierebbe?**

- (A) Il valore della massa (B) Il valore del peso (C) Cambierebbero entrambi ma non il loro rapporto  
(D) Non cambierebbe alcuna grandezza (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**66. Quale frazione di metro è un micron?**

- (A) La decima parte (B) La millesima parte (C) La milionesima parte (D) La centesima parte  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**67. Il momento di una forza rispetto ad un punto:**

- (A) è una grandezza vettoriale (B) è l'istante in cui viene applicata (C) è una funzione del tempo  
(D) si misura in  $N \cdot s$  (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**68. Due automobili di ugual massa viaggiano a velocità rispettivamente uguali a 140 e 110 km/h. In quale rapporto stanno le loro energie cinetiche?**

- (A)  $(140/110)^2$  (B)  $(140/110)^{1/2}$  (C)  $(140/110)$  (D)  $(140/110)^{3/2}$  (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**69. Un corpo sottoposto ad una forza F si muove con un'accelerazione:**

- (A) perpendicolare ad F (B) parallela ad F (C) proporzionale alla massa (D) indipendente da F  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**70. In merito alla spinta di Archimede esercitata su di un pezzo di sughero e su di un pezzo di ferro di uguale volume, completamente immersi in acqua, si può dire che:**

- (A) sono tra loro uguali (B) è maggiore quella sul sughero (C) è maggiore quella sul ferro  
(D) è assente per il ferro perché va a fondo (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**71. Dove può essere ubicata una farmacia pubblica:**

- (A) All'interno del territorio comunale del centro urbano che l'ha istituita (B) Può anche essere ubicata a non più di 5 Km dal confine del comune che l'ha istituita (C) All'interno della città nella quale il farmacista titolare risiede  
(D) In qualunque centro urbano all'interno della provincia nella quale il farmacista titolare risiede  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**72. In una farmacia aperta al pubblico possono essere dispensati farmaci veterinari?**

- (A) Sì (B) No (C) Sì, soltanto quelli utilizzabili per gli animali di piccola taglia  
(D) No, perché i farmaci veterinari non esistono (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**73. Chi può spedire una ricetta in farmacia:**

- (A) I soli laureati in farmacia che lavorano all'interno della farmacia e che hanno superato l'Esame di stato (B) Più di uno dei soggetti indicati (C) Il direttore della farmacia (D) Tutto il personale dipendente della farmacia a condizione che abbia conseguito una laurea specialistica di tipo sanitario (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**74. Che cosa è una farmacia rurale?**

- (A) Nessuna di quelle indicate (B) Una farmacia gestita da un veterinario (C) Una farmacia dove si trovano esclusivamente i farmaci veterinari (D) Una farmacia gestita da personale con laurea triennale  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**75. Dove può essere ubicata una farmacia ospedaliera:**

- (A) All'interno della struttura edilizia ospedaliera della quale la farmacia fa parte (B) Sia all'esterno che all'interno della struttura edilizia ospedaliera della quale la farmacia fa parte (C) Deve essere ubicata all'interno di una farmacia urbana preesistente (D) La scelta viene fatta dal Direttore della farmacia ospedaliera  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**76. Una farmacia ospedaliera può essere gestita:**

- (A) Da un religioso, ma solo nei casi in cui l'ospedale è ubicato all'interno di un convento (B) Da un infermiera che ha conseguito la laurea specialistica (C) Da un farmacista ospedaliero (D) Da un farmacista, a condizione che abbia superato un apposito concorso di assegnazione delle farmacie (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**77. Il farmacista può, a pieno diritto, non ottemperare all'obbligo di consegnare ad un richiedente il farmaco prescritto dal medico sulla ricetta soltanto nel caso in cui:**

- (A) Ritiene che il farmaco prescritto non sia quello più adatto sul piano sanitario (B) Quando esistono farmaci totalmente equivalenti e a prezzo più basso (C) La formulazione della ricetta non è tecnicamente corretta  
(D) In tutti i casi elencati (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**78. In quali casi un cittadino può scegliere ed ottenere, senza ricetta, un farmaco che si trova in farmacia? Soltanto quando si tratta:**

- (A) Di un farmaco OTC (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

**79. Il brevetto sui farmaci:**

- (A) Ha una durata temporale definita (B) Non esiste in tutti i Paesi del mondo.. (C) Tutte le indicazioni fornite sono corrette  
(D) Il suo mantenimento comporta un aggravio economico per il titolare (E) quesito senza soluzione univoca o corretta

**80. Con la dizione "farmaci generici" si indicano:**

- (A) Le classi di farmaci di uso comune (B) I farmaci non utilizzabili nelle cliniche per malattie specialistiche  
(C) I farmaci da banco (D) I farmaci contenenti principi attivi per i quali è scaduto il brevetto  
(E) quesito senza soluzione univoca o corretta