

**1638** La formula del carbonato acido di magnesio è:

- A  $MgCO_3$
- B  $MgHCO_3$
- C  $Mg(HCO_3)_2$
- D  $Mg_3(CO_3)_2$
- E nessuna delle altre risposte è corretta

**1639** Quale tra le seguenti NON è una proprietà colligativa delle soluzioni?

- A L'abbassamento crioscopico
- B La densità
- C L'innalzamento ebullioscopico
- D La pressione osmotica
- E L'abbassamento della pressione di vapore

**1640** Cosa indica la costante di equilibrio di una reazione?

- A I rapporti di concentrazione tra reagenti e prodotti di una miscela all'equilibrio
- B La concentrazione dei reagenti alla quale questi sono in equilibrio tra loro
- C La concentrazione dei reagenti alla quale la reazione procede con velocità media
- D La concentrazione dei reagenti alla quale la reazione procede con velocità massima
- E La velocità media della reazione all'equilibrio

**1641** Un numero di atomi pari a  $6,02 \cdot 10^{23}$  costituisce:

- A una mole di atomi
- B tutti gli atomi noti
- C una molecola di atomi
- D un numero quantico di atomi
- E un numero a caso di atomi

**1642** Un atomo di carbonio si definisce secondario se:

- A è il secondo della catena carboniosa
- B è coinvolto in un doppio legame
- C è direttamente legato ad altri due atomi di carbonio
- D è legato ad almeno due atomi di H
- E occupa la posizione 2 di un anello aromatico

**1643** I valori del numero quantico secondario degli orbitali *s*, *p* e *d* ed *f* sono rispettivamente:

- A 0, 1, 2, 3
- B 1, 2, 3, 4
- C -1, 2, 3, 4
- D 0, -1, 2, 3
- E -2, -1, 1, 2

**1644** Quali sono i prodotti di una reazione tra un ossido metallico e un acido?

- A Due sali
- B Un idrossido
- C Un altro ossido e un sale più debole
- D Sale più acqua
- E Un acido e una base

**1645** Se un metallo ha densità di  $8 \text{ g/cm}^3$ , il volume occupato da 4 kg del metallo è:

- A  $5 \text{ dm}^3$
- B  $0,5 \text{ dm}^3$
- C  $50 \text{ dm}^3$
- D  $5 \text{ dm}^3$
- E  $0,05 \text{ dm}^3$

**1646** Indicare la differenza esistente tra l'atomo e uno ione qualsiasi di uno stesso elemento:

- A differenza di protoni o elettroni
- B differenza di elettroni
- C differenza di numero di massa
- D differenza di elettroni e neutroni
- E non vi è differenza

**1647** Quale delle seguenti soluzioni di cloruro di potassio è più diluita?

- A 100 ml di soluzione 2 M
- B 1 l di soluzione 0,2 M
- C 50 ml di soluzione 0,1 M
- D 500  $\mu\text{l}$  di soluzione 5 M
- E 1 l di soluzione 0,01 M

**1648** Quale tra questi è un composto chimico?

- A Ferro
- B Acqua
- C Vino
- D Latte
- E Ottone

**1649** Nella reazione  $2 \text{HBr} + \text{I}_2 \rightarrow 2 \text{HI} + \text{Br}_2$ :

- A il bromo si riduce e lo iodio si ossida
- B il bromo si ossida e lo iodio si riduce
- C il bromo e lo iodio si ossidano e il potassio si riduce
- D il potassio si riduce e lo iodio si ossida
- E il potassio e il bromo si ossidano e lo iodio si riduce

**1650** L'unità di misura della quantità di materia o quantità chimica nel SI è:

- A il chilogrammo
- B il newton
- C la mole
- D il grammo
- E il milligrammo