



1 Calcula la masa molecular de las siguientes moléculas.

a CaCO_3

$$\begin{array}{r} \text{Ca } 40 \text{ uma} \times 1 = 40 \text{ uma} \\ \text{C } 12 \text{ uma} \times 1 = 12 \text{ uma} \\ \text{O } 16 \text{ uma} \times 3 = 48 \text{ uma} \\ \hline 64 \text{ uma} \end{array}$$

b $\text{Fe(NO}_3)_3$

$$\begin{array}{r} \text{Fe } 56 \text{ uma} \times 1 = 56 \text{ uma} \\ \text{N } 14 \text{ uma} \times 3 = 42 \text{ uma} \\ \text{O } 16 \text{ uma} \times 9 = 144 \text{ uma} \\ \hline 191 \text{ uma} \end{array}$$

c HCl

$$\begin{array}{r} \text{H } 1 \text{ uma} \times 1 = 1 \text{ uma} \\ \text{Cl } 35 \text{ uma} \times 1 = 35 \text{ uma} \\ \hline 36 \text{ uma} \end{array}$$

d Al(OH)_3

$$\begin{array}{r} \text{Al } 27 \text{ uma} \times 1 = 27 \text{ uma} \\ \text{O } 16 \text{ uma} \times 3 = 48 \text{ uma} \\ \text{H } 1 \text{ uma} \times 3 = 3 \text{ uma} \\ \hline 78 \text{ uma} \end{array}$$

e HNO_3

$$\begin{array}{r} \text{H } 1 \text{ uma} \times 1 = 1 \text{ uma} \\ \text{N } 14 \text{ uma} \times 1 = 14 \text{ uma} \\ \text{O } 16 \text{ uma} \times 3 = 48 \text{ uma} \\ \hline 63 \text{ uma} \end{array}$$

f H_2SO_4

$$\begin{array}{r} \text{H } 1 \text{ uma} \times 2 = 2 \text{ uma} \\ \text{S } 32 \text{ uma} \times 1 = 32 \text{ uma} \\ \text{O } 16 \text{ uma} \times 4 = 64 \text{ uma} \\ \hline 98 \text{ uma} \end{array}$$

g $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

$$\begin{array}{r} \text{C } 12 \text{ uma} \times 6 = 72 \text{ uma} \\ \text{H } 1 \text{ uma} \times 12 = 12 \text{ uma} \\ \text{O } 16 \text{ uma} \times 6 = 96 \text{ uma} \\ \hline 180 \text{ uma} \end{array}$$

h NaOH

$$\begin{array}{r} \text{Na } 23 \text{ uma} \times 1 = 23 \text{ uma} \\ \text{O } 16 \text{ uma} \times 1 = 16 \text{ uma} \\ \text{H } 1 \text{ uma} \times 1 = 1 \text{ uma} \\ \hline 40 \text{ uma} \end{array}$$

i MgO

$$\begin{array}{r} \text{Mg } 24 \text{ uma} \times 1 = 24 \text{ uma} \\ \text{O } 16 \text{ uma} \times 1 = 16 \text{ uma} \\ \hline 40 \text{ uma} \end{array}$$

j CuSO_4

$$\begin{array}{r} \text{Cu } 63 \text{ uma} \times 1 = 63 \text{ uma} \\ \text{S } 32 \text{ uma} \times 1 = 32 \text{ uma} \\ \text{O } 16 \text{ uma} \times 4 = 64 \text{ uma} \\ \hline 159 \text{ uma} \end{array}$$

(k) NH_3

$$\begin{array}{r} \text{N } 14 \text{ uma} \times 1 = 14 \text{ uma} \\ \text{H } 1 \text{ uma} \times 3 = 3 \text{ uma} \\ \hline 17 \text{ uma} \end{array}$$

(l) C_6H_{14}

$$\begin{array}{r} \text{C } 12 \text{ uma} \times 6 = 72 \text{ uma} \\ \text{H } 1 \text{ uma} \times 14 = 14 \text{ uma} \\ \hline 86 \text{ uma} \end{array}$$

(m) C_2H_2

$$\begin{array}{r} \text{C } 12 \text{ uma} \times 2 = 24 \text{ uma} \\ \text{H } 1 \text{ uma} \times 2 = 2 \text{ uma} \\ \hline 26 \text{ uma} \end{array}$$

(n) CO_2

$$\begin{array}{r} \text{C } 12 \text{ uma} \times 1 = 12 \text{ uma} \\ \text{O } 16 \text{ uma} \times 2 = 32 \text{ uma} \\ \hline 44 \text{ uma} \end{array}$$

(o) Fe_2O_3

$$\begin{array}{r} \text{Fe } 56 \text{ uma} \times 2 = 112 \text{ uma} \\ \text{O } 16 \text{ uma} \times 3 = 48 \text{ uma} \\ \hline 160 \text{ uma} \end{array}$$