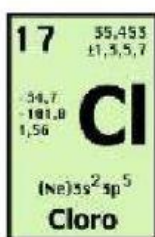
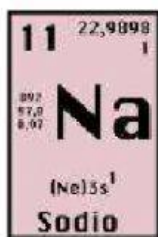


Composición porcentual

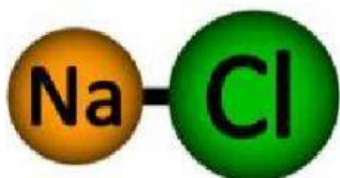
La Composición Porcentual es una medida de la cantidad de masa que ocupa un elemento en un compuesto. Se mide en porcentaje de masa.

Ejercicio: Todas las cantidades deben estar redondeadas al entero

1. Calcule la composición porcentual del cloruro de sodio (NaCl)



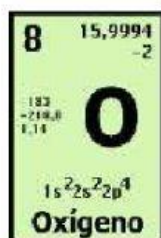
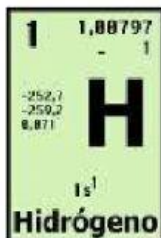
$$\begin{array}{rcl} \text{No. Átomos} & * & \text{Masa atómica} \\ Na & = & * = g \\ Cl & = & * = g \\ \hline \text{Masa de NaCl} & = & g \end{array}$$



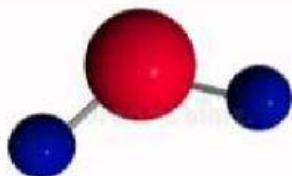
$$\%Na = \frac{g}{g} * 100 = \%$$

$$\%Cl = \frac{g}{g} * 100 = \%$$

2. Determine la composición porcentual del agua



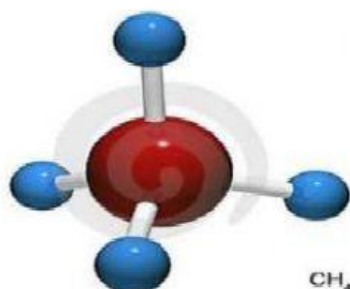
$$\begin{array}{rcl} H & = & * = g \\ O & = & * = g \\ \hline \text{Masa del agua} & = & g \end{array}$$



$$\%H = \frac{g}{g} * 100 = \%$$

$$\%O = \frac{g}{g} * 100 = \%$$

3. Determine la composición porcentual del metano



$$\%C = \%$$

$$\%H = \%$$