

Composición porcentual

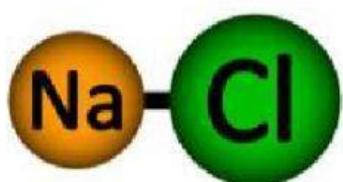
La Composición Porcentual es una medida de la cantidad de masa que ocupa un elemento en un compuesto. Se mide en porcentaje de masa.

Ejercicio: Todas las cantidades deben estar redondeadas al entero

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

11	22,9898	1
22,9898	22,9898	
22,9898	22,9898	
22,9898	22,9898	
Na		Cl
(Ne)3s ¹		(Ne)3s ² 3p ⁵
Sodio		Cloro

$$\frac{\text{No. Átomos} * \text{Masa atómica}}{\text{Masa de NaCl}} = \frac{g}{g}$$



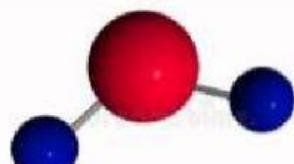
$$\%Na = \frac{g}{g} * 100 = \quad \%$$

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

2. Determine la composición porcentual del agua

1	1,00797	-1
1,00797	1,00797	
1,00797	1,00797	
1,00797	1,00797	
H		O
1s ¹		1s ² 2s ² 2p ⁴
Hidrógeno		Oxígeno

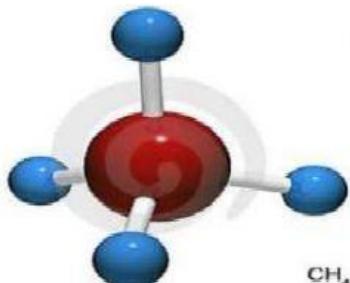
$$\frac{H = * = g}{O = * = g} = \frac{g}{g}$$



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

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

3. Determine la composición porcentual del metano



$$\%C = \quad \%$$

$$\%H = \quad \%$$