

## **COMPOSICIÓN PORCENTUAL**

1.

Calcule l	a composición	porcentual o	del cloruro	de etilo,	C₂H,Cl. R/	′ 32.7% C,	7,8% H,
55% Cl.							

2. Calcule la composición porcentual del sulfato de calcio CaSO<sub>4</sub>. R/29,44% Ca, 23,57% S y 46,99% O.

3.

Una muestra impura de sulfuro de zinc tiene 8 g de masa. En ella hay 5 g de sulfuro de zinc. ¿Cuál es el porcentaje de zinc en la muestra impura? R/41,92%.

4.

Calcule la cantidad de gramos de carbono que hay en 17,6 g de dióxido de carbono. R/4,8 g.

5.

Un estudiante encontró que para formar el óxido de un metal se combinó 1 g del metal con 0,65 g de oxígeno. Calcule el porcentaje del metal presente en el óxido. R/60,61%.



6.	Calcule la cantidad de gramos de azufre que hay en 129,6 g de acido sulfúrico
7.	Calcule la cantidad de gramos de sodio que hay en 150 g de Cloruro de Sodio
8.	Calcule la cantidad de gramos de aluminio que hay en 180 g de Carbonato de alumio
9.	Calcule la cantidad de gramos de N que hay en 234 g de Nitrato férrico
10.	Calcule la cantidad de gramos de Arsénico que hay en 23,45 g de Acido piro arsenioso
11.	Calcule la cantidad de gramos de oxigeno que hay en 29,6 g de Hidróxido plúmbico



## FORMULA EMPIRICA Y MOLECULAR

Determinar la fórmula empírica del compuesto que contiene 32,4% de sodio, 22,6% de azufre y 45,1% de oxígeno. R/ Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>.

El análisis de un óxido de nitrógeno fue el siguiente: 3,04 g de nitrógeno combinado con 6,95 g de oxígeno. La masa molecular de este compuesto se determinó en forma experimental y se encontró igual a 91 uma. Determine su fórmula molecular. R/N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>.

Calcule la fórmula empírica del compuesto cuya composición es 26,6% de potasio, 35,4% de cromo y 38,1% de oxígeno. R/ K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>.

Un hidrocarburo tiene la siguiente composición: 92,3% en carbono y 7,7% en hidrógeno. La masa molecular de este compuesto se encontró experimentalmente igual a 78 u. Determine su fórmula molecular.  $R/C_0H_0$ .