



COMPOSICIÓN PORCENTUAL

1.

Calcule la composición porcentual del cloruro de etilo, C_2H_5Cl . R/ 32,7% C, 7,8% H, 55% Cl.

2.

Calcule la composición porcentual del sulfato de calcio $CaSO_4$. 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%.



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_2SO_4 .

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_2O_4 .

Calcule la fórmula empírica del compuesto cuya composición es 26,6% de potasio, 35,4% de cromo y 38,1% de oxígeno. R/ $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$.

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_6H_6 .