

Fórmulas y composición centesimal

- 1.- Una sustancia tiene la siguiente composición centesimal: 2'24% de H, 26'69% de C y 71'07% de O. Calcula su fórmula molecular si su peso molecular es 90.
- 2.- Una muestra de óxido de cromo tiene una masa de 3'22 gramos, de los cuales 2'2 gramos son de cromo. ¿Cuál es la fórmula empírica del compuesto?
- 3.- Una determinada muestra de sulfato cálcico hidratado ($\text{CaSO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$) se calienta para que se desprenda el agua. Si disponemos de 1 gramo del sulfato hidratado se obtienen 0'79 gramos de sulfato anhidro. Calcula la fórmula del sulfato.
- 4.- Calcula la composición centesimal del cloruro de bario