

Para hallar la fórmula empírica o mínima del compuesto se mide experimentalmente el porcentaje en peso de cada elemento en el compuesto. A partir de este porcentaje se determina el número de átomos o moles de cada elemento en 100 g del compuesto y posteriormente se determina la relación de moles de átomos.

Veamos

¿Calcular la fórmula empírica para un compuesto que presenta la siguiente composición en peso: K 26.5%, Cr 35.4% y el resto es oxígeno?

Elemento	%	W	P.A.	at-g	Relación	
K	26.5	26.5	39.1	0.677	1	x 2 2
Cr	35.4	35.4	52	0.68	1.004	x2 2
O	38.1	38.1	16	2.381	3.5	x2 7

Donde la fórmula empírica o mínima será: **K₂Cr₂O₇**