

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**