



FÓRMULA EMPÍRICA

PROF. LIZETH DANITZA QUISPE VELASCO



Calcular la fórmula empírica de un compuesto que contiene 31,80% de potasio, 29% de cloro y 39,20% de oxígeno.

ELEMENTO	% ó gramos	Peso atómico	(at-g) % ó gramos/ peso atómico	Se elige el menor at-g	at-g/ menor	Si es necesario multiplica por 2
K						
Cl						
O						

Fórmula empírica:

Un compuesto contiene 63,1% de carbono, 11,92% de hidrógeno y 24,97% de flúor.

Deducir la fórmula empírica.

ELEMENTO	% ó gramos	Peso atómico	(at-g) % ó gramos/ peso atómico	Se elige el menor at-g	at-g/ menor	Si es necesario multiplica por 2
C						
H						
F						

Fórmula empírica:

Cuando se queman en aire 1,010 gramos de vapor de zinc, se obtienen 1,257 gramos de óxido. ¿Cuál es la fórmula empírica del óxido?

ELEMENTO	% ó gramos	Peso atómico	(at-g) % ó gramos/ peso atómico	Se elige el menor at-g	at-g/ menor	Si es necesario multiplica por 2
Zn						
O						

Fórmula empírica:

Determinar la fórmula más sencilla de un compuesto que tiene la siguiente composición: 12,10% de sodio, 14,19% de aluminio, 22,14% de silicio, 42,09% de oxígeno y 9,48% de agua

ELEMENTO/ COMPUESTO	% ó gramos	Peso atómico	(at-g) % ó gramos/ peso atómico	Se elige el menor at-g	at-g/ menor	Si es necesario multiplica por 2
Na						
Al						
Si						
O						
H ₂ O						

Fórmula empírica:

Un borano (un compuesto que contiene solo boro e hidrógeno) dio el 88,45% de boro en el análisis ¿Cuál es su fórmula empírica?.

ELEMENTO	% ó gramos	Peso atómico	(at-g) % ó gramos/ peso atómico	Se elige el menor at-g	at-g/ menor	Si es necesario multiplica por 2
B						
H						

Fórmula empírica:

