

Ejercicios fórmula mínima y "molecular"

1. Determina la cantidad de sustancia de oxígeno (O) que hay en 0.265 mol de sulfato de cobre (II).

2. Se encontró que una muestra de fosfato de bario contenía 0.6 mol de O. Determina la cantidad de sustancia de bario que estaba presente.

3. Por análisis químico se determinó que en una masa de 2 g de una muestra de un compuesto estaban presentes 0.945 g de cobre y 1.055 g de cloro. A partir de esta información determinar la fórmula mínima del compuesto

4. En 4.50 g de un compuesto orgánico, se ha encontrado que hay una masa de 2.25 g de carbono, 2 g de oxígeno y 0.25 g de hidrógeno. Determina la fórmula mínima de la sustancia.

5. Determine la fórmula empírica de cada uno de los siguientes compuestos con la siguiente información:

a) Calcio 20% y Bromo (80%)

b) Carbono 53 % y Oxígeno (47 %)

c) Aluminio 23.1 %; Carbono 15.4 % y Oxígeno 61.5 %

d) Estroncio 65.7 %; Silicio 10.4 % y Oxígeno 23.9 %

e) Manganeso 56.4 % y Azufre 43.6 %

f) Calcio 18.3 %; Cloro 32.4 %; Hidrógeno 5.5 % y Oxígeno 43.8 %

6. De acuerdo con los siguientes datos, resuelva:

Fórmula Mínima	Masa molar (g/mol)	Fórmula "Molecular"
CH <sub>2</sub>	84	
HO	34	
CH <sub>2</sub> O	150	
HgCl	472	
HF	80	