

labor

- cada elemento

tomar el resultado mas pequeño y dividir los resultados por ese.

Actividad

Un experimento arrojó los siguientes

resultados:

C = 92.3 %

H = 1.7 %

92.3%

12 g/mol

7.7

7.7

1 g/mol

7.7

Obten la formula empirica si hay sodio

sodio 32.4 % , Azufre 22.5 % y oxigeno

45.1%

32.4

22.5

Na: 32.4 %

23

32

S: 22.5 %

16

0.703

O: 45.1%

45.1

16

2.818

Write

3) obten la formula empirica si hay
48% de Carbono, 4% de hidrogeno 22.4%
de nitrogeno 12.8% Azufre y 12.8% de
oxigeno

$$C = 48\% \quad \frac{48}{12} \quad \frac{4}{1} \quad \frac{22.4}{14}$$

$$H = 4\%$$

$$N = 22.4\% \quad \frac{12.8}{32} \quad \frac{12.8}{16}$$

$$S = 12.8\% \quad \frac{12.8}{32} \quad \frac{12.8}{16}$$

$$O = 12.8\% \quad 0.4 \quad 0.8$$

4) Al analizar un oxido de nitrogeno,
se obtiene 0.079g de nitrogeno y 0.181g
de oxigeno. calcular la formula empirica
Datos

$$N = 0.079 \quad \frac{0.079}{14} \quad \frac{0.181}{16}$$
$$O = 0.181 \quad \frac{0.079}{5.642} \quad \frac{0.181}{0.079}$$

Un compuesto contiene 21.6% de Sodio,
 33.3% de cloro y 45.1% de oxígeno.
 Determine la fórmula empírica del compuesto.

$$\text{Na} = 21.6\%$$

$$\text{Cl} = 33.3\%$$

$$\text{O} = 45.1\%$$

$$\frac{21.6}{23} = 0.939$$

$$\frac{33.3}{35} = 0.951$$

$$\frac{45.1}{16} = 2.818$$