

Scribe

Actividad

1. Obteng. la fórmula empírica y palew-
 la, si hay carbon 40% Hidrogeno
 6.7% de oxigeno 53.3% con un
 masa de ya 90 gramos

$$C = 40 \%$$

$$H = 6,7 \%$$

$$O = 53,3 \%$$

$$C = \frac{40}{12} \quad 3,333 / 3,331 = 1$$

$$H = \frac{6,7}{1} \quad 6,7 / 3,331 = 2$$

$$O = \frac{53,3}{16} \quad 3,331 / 3,331 = 1$$

Fórmula empírica CH_2O

Periodo

Scribe

$$C = 72\%$$

$$H = 12\%$$

$$O = 16\%$$

$$\frac{90}{30} = (H_2O)$$

$$\frac{90}{30} = 3$$

$$C = 1 * 3 = 3$$

$$H = 2 * 3 = 6$$

$$O = 1 * 3 = 3$$

formula molecule $C_3H_6O_3$

Scribe

2. Genera la fórmula molecular y empírica de un compuesto con 37,8% de carbono y 6,3% de hidrógeno y 55,8% de cloro. Una muestra de 127 gramos con

$$C = 37,8\%$$

$$H = 6,3\%$$

$$Cl = 55,8\%$$

$$C \quad \frac{37,8}{12} = 3,15 / 1,59 = 2$$

$$H \quad \frac{6,3}{1} = 6,3 / 1,59 = 4$$

$$Cl \quad \frac{55,8}{35} = 1,59 / 1,59 = 1$$

Fórmula empírica $C_2 H_4 Cl$

C	2	(12)	24
H	4	(1)	4
Cl	1	(35)	<u>35</u>
			63

$(2H_4Cl)$

$$\frac{127}{63} = 2$$

$$C_2 \times 2 = 4$$

$$H_4 \times 2 = 8$$

$$Cl_1 \times 2 = 2$$

Formula molecular $C_4H_8Cl_2$