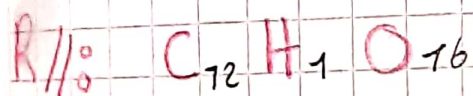


## EJERCICIOS SOLUCION

1) Calcula la molaridad de alcohol etílico ( $C_2H_6O$ ) si se tiene 82,5 g en volumen de 0,45 L

$$M = 82,5 \text{ g}$$



$$\text{masa: } 82,5$$

$$\text{volumen: } 0,45$$

$$PM: 46 \text{ g/mol}$$

$$82,5$$

$$(46) (0,45)$$

$$82,5$$

$$20,7$$

$$C_2 \times 12 = 24$$

$$H_6 \times 1 = 6$$

$$O_1 \times 16 = 16$$

$$\underline{46 \text{ g/mol}}$$

$$M = 3,9$$

2) Obtenga la molaridad de una sustancia con 4.78 mol en volumen de 7000 ml

$$n = 4,78$$

$$\text{Volumen} = 7000 \text{ ml} / 1000 = 7 \text{ L}$$

R//s

$$\text{masa} = 4,78$$

$$\text{Volumen} = 7000 \text{ ml} / 1000 = 7 \text{ L}$$

$$n = \frac{\text{masa}}{\text{PM}}$$

$$n = 4,78 \text{ g/l}$$

NO entendi

PM

3) Calcule la molaridad, M, de una solución que contiene 3,65 gramos de HCl en 2,000 litros de solución



$$\text{masa} = 3,65$$

$$\text{Volumen} = 2,00$$

$$\text{PM} = 3,6 \text{ g/mol}$$

$$\frac{3,65}{(3,6)(2,00)} = \frac{3,65}{7,2}$$

$$\text{H}_1 \times 1 = 1$$

$$\text{Cl}_1 \times 35 = 35$$

$$\underline{36 \text{ g/mol}}$$

$$M = 0,50$$

4) calcule la molaridad de una solución que contiene 49,04g de  $\text{H}_2\text{SO}_4$  en 250 ml de solución.

$$\text{Solucion} = 250 \text{ ml} / 1000 = 0,25 \text{ L}$$