

otros de solución

# EJERCICIOS

1 calcula la molaridad de alcohol etílico (C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O) si se tienen 82.5g en volumen de 0.45 L.

masa: 82.5  
volumen: 0.45L

n masa / PM

$$82.5 / 46 = 1.79$$

C = 12 H: 1 O: 16

$$1.79 / 0.45 = 3.97$$

$$12 \times 2 = 24$$

$$1 \times 1 = 1$$

$$16 \times 1 = 16$$

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

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

$$4.78 / 7 = 0.62$$

3 Calcule la molaridad de una solución que contiene 3.65g de HCl en 2.00L de solución

masa = 3.65  
volumen = 2.00

n masa / PM

$$3.65 / 36 = 0.10$$

H = 1 x 1 = 1  
Cl = 35 x 1 = 35 = 36

$$0.10 / 2.00 = 0.05$$

4 Calcule la molaridad de una solución que contiene 49.04g de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> en 250 ml de solución

masa = 49.04g  
volumen = 2.00L

n masa / PM

$$49.04 / 98 = 0.50$$

H 1 x 2 = 2  
S 32 x 1 = 32  
O 16 x 4 = 64 = 98

$$0.50 / 2.00 = 0.25 \dots$$