

Solución

1. Calcular la molaridad de alcohol etílico (C_2H_6O)
si tiene

$$H = 1 \quad C = 20 \quad O = 15 \quad H = 6$$

$$M = 82,5 \text{ g} \quad C = 20$$

$$V = 0,45 \text{ g} \quad O = 15$$

$$PM = 41$$

$$M = \frac{82,5 \text{ g}}{4 \times 0,5} = 41,25$$

2. Obtenga la molaridad de una sustancia con
4,78 mol en 7000 ml

$$M = 7000 \text{ ml}$$

$$V = 4,78$$

$$M = \frac{7000}{4,78} = 1464,43$$

3 Calcule la molaridad de una solución que contiene 3,65 gramos de HCl en 2,00 litros de solución

$$m = 3,65$$

$$V = 2,00$$

$$M = \frac{3,65}{2,00} = 1,825$$

4 Calcule la molaridad de una solución que contiene 49,04g de H_2SO_4 en 250 ml de solución

$$H = 1 \quad O = 16$$

$$V = 49,04g$$

$$M = 250ml$$

$$H = 25$$

$$O = 64$$

$$PM = 89$$

$$M = \frac{250}{4,364} = 0,053$$