

Solucion

1 Calcular la molaridad de alcohol etilico (C_2H_6O)

$$H = 1 \quad C = 200 = 15$$

$$H = 6 = 0$$

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

$$C = 20$$

$$V = 0,45 \text{ g}$$

$$O = 15$$

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

$$PM = 41$$

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

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

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

$$V = 4,78$$

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

$$M = 3,65$$

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

$$V = 2,00$$

4 Calcule la molaridad de una
solucion que contiene 49,04g de
H₂SO₄ en 250 ml de solucion

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

$$V = 49,04g$$

$$M = 250 ml$$

$$M = \frac{250}{4,364} = 0,057$$

$$H = 25$$

$$O = 64$$

$$PM = 98$$