

Problema 144: Calcula o volume de ácido sulfúrico concentrado do 96% e 1,84g/ml de densidade, necesario para preparar 250ml de disolución 0,5M.

1º) Primeiro calculamos a masa de soluto puro que necesitamos a partir da fórmula da molaridade

$$M = \frac{n_s}{V_D} = \frac{m_s}{M_m \cdot V_D}$$

$$m_s = M \cdot M_m \cdot V_D = 0,5 \frac{\text{mol}}{\text{L}} \cdot 98 \frac{\text{g}}{\text{mol}} \cdot 0,250 \text{ L} = 12,25 \text{ g } H_2SO_4$$

$$M_m(H_2SO_4) = 2 \cdot 1 \text{ g} + 32 \text{ g} + 4 \cdot 16 \text{ g} = 98 \text{ g/mol}$$

2º) A densidade pola concentración en porcentaxe é a concentración en masa entre volume

$$d \cdot C(\%) = C(m/V)$$

$$\frac{m_D}{V_D} \cdot \frac{m_s}{m_D} = \frac{m_s}{V_D}$$

$$\frac{1,84 \text{ g}_D}{1 \text{ mL}_D} \cdot \frac{96 \text{ g}_s}{100 \text{ g}_D} = 1,766 \frac{\text{g}_s}{\text{mL}_D} = C(m/V)$$

3º) Coñecemos a concentración, coñecemos a masa de soluto só queda despegar o volume de disolución que necesitamos

$$C(m/V) = \frac{m_s}{V_D} \quad V_D = \frac{m_s}{C(m/V)} = \frac{12,25 \text{ g}}{1,766 \text{ g/mL}} = \underline{6,9 \text{ mL}}$$