

Problema 143: Calcula el volumen de ácido nítrico concentrado del 69% y 1,41 g/ml de densidad, necesario para preparar 250 ml de disolución 1 M.

1º) Primero calculamos la masa de soluto puro que necesitamos a partir de la fórmula de la molaridad

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

$$m_s = M \cdot M_m \cdot V_D = 1 \frac{\text{mol}}{\text{L}} \cdot 63 \frac{\text{g}}{\text{mol}} \cdot 0,250 \text{ L} = 15,75 \text{ g HNO}_3$$

$$M_m(\text{HNO}_3) = 1 \text{ g} + 14 \text{ g} + 3 \cdot 16 \text{ g} = 63 \text{ g/mol}$$

2º) La densidad por la concentración en porcentaje es la concentración en masa entre volumen

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

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

$$\frac{1,41 \text{ g}_D}{1 \text{ mL}_D} \cdot \frac{69 \text{ g}_s}{100 \text{ g}_D} = 0,973 \frac{\text{g}_s}{\text{mL}_D} = C(m/V)$$

3º) Conocemos la concentración, conocemos la masa de soluto sólo queda despejar el volumen de disolución que necesitamos

$$C(m/V) = \frac{m_s}{V_D} \quad V_D = \frac{m_s}{C(m/V)} = \frac{15,75 \text{ g}}{0,973 \text{ g/mL}} = \underline{16,2 \text{ mL}}$$