

Problema 340: ¿Qué cantidad de NaCl hay en 250ml de una disolución de 20g/L de concentración?

Datos:

$$m_s = ?$$

$$V_D = 250 \text{ mL}$$

$$C(m/V) = 20 \text{ g/L}$$

$$C(m/V) = \frac{m_s}{V_D}$$

Despejamos la masa de soluto:

$$C(m/V) \cdot V_D = m_s$$

$$m_s = C(m/V) \cdot V_D = 20 \frac{\text{g}}{\text{L}} \cdot 0,25 \text{ L} = \underline{5 \text{ g de NaCl}}$$