

Problema 488: ¿Qué cantidad de NaCl hay en 250ml de una disolución de 15g/L de concentración?

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

Despejamos la masa de soluto:

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

$$m_s = C(\text{m/V}) \cdot V_D = 15 \frac{\text{g}}{\text{L}} \cdot 0,25\text{L} = \underline{\underline{3,75\text{g de NaCl}}}$$