

Problema 451: ¿Qué cantidad de NaCl hay en 200g de disolución del 25% en masa?

$$C(\%m) = \frac{m_s}{m_D} \cdot 100$$

Despejamos la masa de soluto:

$$C(\%m) \cdot m_D = m_s \cdot 100$$

$$\frac{C(\%m) \cdot m_D}{100} = m_s$$

$$m_s = \frac{C(\%m) \cdot m_D}{100} = \frac{25 \cdot 200g}{100} = \underline{\underline{50g}}$$