

Problema 332: ¿Qué cantidad de NaCl hay en 150g de disolución del 12% en masa?

Datos:

$$m_s = ?$$

$$m_D = 150 \text{ g}$$

$$C(\%m) = 12\%$$

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

Despejamos la masa de soluto:

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

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

$$m_s = \frac{C(\%m) \cdot m_D}{100} = \frac{12 \cdot 150 \text{ g}}{100} = \underline{18 \text{ g}}$$