

Problema 330: En la concentración en porcentaje en masa, despeja la masa de soluto y la masa de disolución.

Partimos de la ecuación de la concentración en porcentaje en masa:

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

Para despejar la masa de soluto pasa al otro miembro todo lo que acompaña a la masa de soluto:

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

Para despejar la masa de disolución la quitamos del denominador pasándola al primer miembro, y luego pasa al otro miembro todo lo que acompaña a la masa de disolución:

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