

Problema 338: En la concentración en masa entre volumen, despeja la masa de soluto y volumen de disolución.

Partimos de la ecuación de la concentración en masa entre volumen:

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

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

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

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

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