

Problema 334: En la concentración en porcentaje en volumen, despeja el volumen de soluto y el volumen de disolución.

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

$$C(\%V) = \frac{V_s}{V_D} \cdot 100$$

Para despejar el volumen de soluto pasa al otro miembro todo lo que acompaña al volumen de soluto:

$$C(\%V) \cdot V_D = V_s \cdot 100 \quad \frac{C(\%V) \cdot V_D}{100} = V_s \quad \boxed{V_s = \frac{C(\%V) \cdot V_D}{100}}$$

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

$$C(\%V) \cdot V_D = V_s \cdot 100 \quad \boxed{V_D = \frac{V_s \cdot 100}{C(\%V)}}$$