

Problema 337: ¿Qué volumen de alcohol se necesita para preparar 300ml de disolución al 25% en volumen?

Datos:

$$V_s = ?$$

$$V_D = 300 \text{ mL}$$

$$C(\%V) = 25\%$$

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

Despejamos el volumen de soluto:

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

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

$$V_s = \frac{C(\%V) \cdot V_D}{100} = \frac{25 \cdot 300 \text{ mL}}{100} = \underline{75 \text{ mL de alcohol}}$$