

Problema 455: ¿Qué volumen de alcohol se necesita para preparar 250ml de disolución al 15% en volumen?

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

Despejamos el volumen de soluto:

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

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

$$V_s = \frac{C(\%V) \cdot V_D}{100} = \frac{15 \cdot 250\text{mL}}{100} = \underline{\underline{37,5\text{mL de alcohol}}}$$