

Problema 453: Se disuelven 10ml de etanol  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$  en 60ml de agua, supón que los volúmenes son aditivos. Calcula la concentración en porcentaje en volumen.

$$C(\%V) = \frac{V_s}{V_D} \cdot 100 = \frac{10\text{mL}}{10\text{mL} + 60\text{mL}} \cdot 100 = \underline{\underline{14,3\%}}$$