

Problema 335: Se disuelven 15ml de etanol  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$  en 250ml de agua, supón que los volúmenes son aditivos. Calcula la concentración en porcentaje en volumen.

Datos:

$$V_s = 15 \text{ mL}$$

$$V_d = 250 \text{ mL}$$

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

$$C(\%V) = \frac{V_s}{V_D} \cdot 100 = \frac{15 \text{ mL}}{15 \text{ mL} + 250 \text{ mL}} \cdot 100 = 5,66 \% \text{ vol.}$$