

Problema004: Se prepara una disolución a partir de 40g de alcohol etílico, $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$, añadiéndole agua hasta alcanzar un volumen total de 250cc. ¿Cuál es su molaridad?

$$M = \frac{n_s}{V_D} = \frac{m_s}{M_m \cdot V_D} = \frac{40\text{g}}{46\text{g/mol} \cdot 0,25\text{L}} = \underline{\underline{3,48\text{M}}}$$

$$M_m(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}) = 2 \cdot 12\text{g} + 6 \cdot 1\text{g} + 16\text{g} = 46\text{g/mol}$$