

Problema001: Calcula la concentración molar de una disolución de 7,00g de NaCl hasta completar con agua un volumen de 500ml.

Sustituimos los valores en la fórmula de la molaridad.

$$M = \frac{n_s}{V_D} = \frac{m_s}{M_m \cdot V_D} = \frac{7,00\text{g}}{58,44\text{g/mol} \cdot 0,5\text{L}} = 0,24\text{mol/L} = \underline{\underline{0,24\text{M}}}$$

$$M_m(\text{NaCl}) = 22,99\text{g} + 35,45\text{g} = 58,44\text{g/mol}$$