

Problema121: 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.

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

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