

Problema 491: Tenemos una disolución de NaCl de 15g/L, ¿Cuál es su molaridad?

$$M_m(\text{NaCl}) = 23\text{g} + 35,5\text{g} = 58,5\text{g/mol}$$

$$M = \frac{n_s}{V_D} = \frac{m_s}{M_m \cdot V_D} = \frac{15\text{g}}{58,5\text{g/mol} \cdot 1\text{L}} = \underline{\underline{0,26\text{mol/L}}} = \underline{\underline{0,26\text{M}}}$$