

Problema022: Determina la masa de cloruro de sodio, NaCl, que contienen 0,4 mL de una disolución 1,8 M.

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

$$M = \frac{n_s}{V_D} = \frac{m_s}{M_m \cdot V_D} \quad m_s = M \cdot M_m \cdot V_D = 1,8\text{M} \cdot 58,5\text{g/mol} \cdot 0,0004\text{L} = \underline{\underline{0,042\text{g de NaCl}}}$$