

Problema 142: Determina la masa de cloruro de sodio, NaCl, que contienen 0,4 mL de una disolución 1,8 M.

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

$$M = \frac{n_s}{V_D} = \frac{m_s}{M_m \cdot V_D}$$

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