

Problema 136: Calcula la cantidad de yoduro de potasio, KI, necesario para formar 350 mL de disolución 2M.

$$M_m(KI) = 39,1 \text{ g} + 126,9 \text{ g} = 166 \text{ g/mol}$$

De la fórmula de la molaridad:  $M = \frac{n_s}{V_D} = \frac{m_s}{M_m \cdot V_D}$

$$m_s = M \cdot M_m \cdot V_D = 2 \frac{\text{mol}}{\text{L}} \cdot 166 \frac{\text{g}}{\text{mol}} \cdot 0,350 \text{ L} = \underline{116,2 \text{ g}}$$