

Problema016: Calcula la cantidad de yoduro de potasio, KI, necesario para formar 350mL de disolución 2M.

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

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

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