

Problema136: Calcula a cantidade de yoduro de potasio, KI, necesario para formar 350mL de disolución 2M.

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

Da fórmula da molaridade: $M = \frac{n_s}{V_D} = \frac{m_s}{M_m \cdot V_D}$

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