

Problema021: Calcula el volumen de agua necesario para diluir 350 mL de una disolución 0,125 M de ácido clorhídrico, HCl, hasta 0,080 M.

Es un problema de dilución.

$$M = \frac{n_s}{V_D} \quad V_D = \frac{n_s}{M} = \frac{0,125M \cdot 0,350L}{0,080M} = 0,547L$$

$$0,547L - 0,350L = 0,197L = \underline{\underline{197\text{mL de agua}}}$$