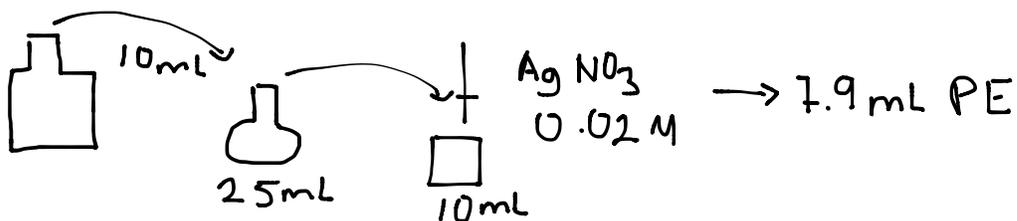


Para la valoración de Cloruros en una solución se tomaron 10mL llevándose a un aforo de 25 mL de ahí se tomaron alícuotas de 10 mL y se valoraron con una solución de AgNO<sub>3</sub> de concentración 0.02M. La valoración se siguió potenciométricamente empleando 7.9 mL para alcanzar el punto de equivalencia.

a) Plantear la reacción que se lleva a cabo



b) Determine la concentración de cloruro en la solución



$$[\text{Cl}^-] = 7.9 \text{ mL AgNO}_3 \left( \frac{0.02 \text{ mmol AgNO}_3}{1 \text{ mL AgNO}_3} \right) \left( \frac{1 \text{ mmol Cl}^-}{1 \text{ mmol AgNO}_3} \right) \left( \frac{25 \text{ mL}}{10 \text{ mL}} \right) \left( \frac{1}{10 \text{ mL}} \right) = 0.0316 \text{ M}$$