

Manipulation 288 : Solubilité de NaCl

Matériel et produit :

- NaCl solide
- Solution aqueuse de AgNO_3 à $C_t = 10^{-2} \text{ M}$
- Fluorescéine

Protocole :

Solution A_0 : dissoudre 10g de NaCl dans 25mL d'eau et agiter pendant 30min

Filtrer et prélever 10mL de cette solution et verser la dans une fiole de 100mL. Compléter avec de l'eau distillée, solution notée A_1

Titre 2mL de A_1 (prélevé à la pipette jaugée) avec une solution de AgNO_3 à $C_t = 10^{-2} \text{ M}$ par suivi colorimétrique

Indicateur coloré : fluorescéine dissout dans 1,5mL d'EtOH et 0,5mL d'eau

Changement de couleur : jaune pâle à rose

$V_{eq \text{ attendu}} = 11\text{mL}$

Solution B_0 : dissoudre 8 g de NaCl dans 25mL d'éthanol et agiter pendant 30min

Titre 10mL de B_0 (prélevé à la pipette jaugée) avec une solution de AgNO_3 à $C_t = 10^{-2} \text{ M}$ par suivi colorimétrique

Même indicateur coloré

$V_{eq \text{ attendu}} = 10\text{mL}$