
CHAPITRE 1 : OXYDOREDUCTION

- Titrage potentiométrique : montage, grandeurs mesurées, résultats observés

CHAPITRE 3 : DISSOLUTION ET PRECIPITATION

- Solubilité : généralités, influences possibles sur celle-ci, détaillé sur l'effet d'ion commun
- Influence du pH : cas simple où l'un des ions formé par la dissolution est acide ou basique : méthode pour le tracé de ps en fonction de pH.
- Titration par précipitation : exemple du titrage des ions Cl^- par Ag^+ (montage, grandeurs mesurées, résultats attendus)

CHAPITRE 4 : DIAGRAMMES POTENTIEL-PH

- Généralités sur les diagrammes potentiel-pH (lecture uniquement) : axes, frontière horizontale, frontière verticale, frontière oblique