
CHAPITRE 1 : OXYDOREDUCTION

- Titrage potentiométrique : montage, grandeurs mesurées, résultats observés

CHAPITRE 3 : DISSOLUTION ET PRECIPITATION

- Généralité : équation de réaction pour la dissolution d'un solide ionique, K_s , pK_s , diagramme d'existence d'un solide ionique et condition de précipitation
- 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 p_s en fonction de pH.
- Titrage par précipitation : exemple du titrage des ions Cl^- par Ag^+ (montage, grandeurs mesurées, résultats attendus)