
CHAPITRE 2 : ACIDE-BASE

- Généralités des réactions acido-basiques : acide, base, réaction acide-base, pH, K_a , autoprotolyse de l'eau
- Force des acides et des bases dans l'eau
- Diagrammes de prédominance et de distribution

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.