
Programme de colles : 31 mars au 04 avril

RÉACTIONS ACIDO-BASIQUES

- Définition de la constante d'acidité K_A d'un couple acido-basique.
- Notion d'acide fort, acide faible, base forte, base faible, ampholyte, polyacide, polybase
- Déterminer la constante d'équilibre d'une réaction acido-basique.
- Tracer un diagramme de prédominance, exploiter un diagramme de distribution.
- Écrire l'équation de la réaction modélisant une transformation en solution aqueuse en tenant compte des caractéristiques du milieu réactionnel (nature des espèces chimiques en présence, pH) et des observations expérimentales.
- Déterminer l'état d'équilibre d'une solution siège d'une réaction acido-basique.

RÉACTIONS DE PRÉCIPITATION

- Définition de : solubilité, produit de solubilité.
 - Effet d'ion commun
 - Calculer une solubilité à partir du produit de solubilité K_S .
 - Utiliser le critère d'évolution pour déterminer la condition d'apparition d'un précipité.
 - Tracer ou exploiter le diagramme d'existence d'un solide.
 - Mettre en évidence l'effet du pH ou de la complexation sur la solubilité d'un solide ionique.
 - Exploiter des courbes d'évolution de la solubilité d'un solide en fonction d'une variable.
-