
Programme de colles : 03 au 07 février

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.
-