

Sommaire

1. Généralités sur les réactions en solutions aqueuses — Notions de concentration, activité, force ionique
2. Réactions acido-basiques — Acides et bases forts/faibles, pH, solutions tampons, indicateurs
3. Réactions de complexation — Complexes, constantes de formation, compétition
4. Réactions de précipitation — Produit de solubilité, condition de précipitation, précipitation sélective
5. Réactions d'oxydoréduction — Potentiel d'électrode, piles, équation de Nernst
6. Exercices de synthèse et QCM — Problèmes transversaux combinant plusieurs types de réactions