

Chimie des solutions 2



En bref

- > **Langues d'enseignement:** Français
- > **Méthodes d'enseignement:** En présence
- > **Ouvert aux étudiants en échange:** Oui

Présentation

Description

Il s'agit de développer et mettre en application les différentes notions acquises en chimie des solutions dans des cas concrets liés à l'environnement.

Objectifs

Approfondir les équilibres acido-basiques et Redox et les appliquer à des cas pratiques de l'environnement.
Connaître les réactions de complexation et leurs applications en environnement.

Heures d'enseignement

CM	Cours Magistral	7,5h
TD	Travaux Dirigés	12h
TP	Travaux Pratiques	8h

Pré-requis obligatoires

Plan du cours

Chap 1 : Approfondissements des équilibres acide-base : solutions tampons, amphotères, mélanges ; exemples appliqués à l'environnement

Chap 2 : Réactions de complexation : notions et applications

Chap 3 : Approfondissements des équilibres Redox : applications

TP : 1 TP de 4h : complexation (dosage TH par ex) / 1 TP de 4h : redox appliquée aux eaux naturelles

Compétences visées

- * Définir l'équilibre d'une réaction de complexation et d'oxydoréduction.
- * Savoir calculer les concentrations en composés après avoir atteint l'équilibre d'une réaction de complexation ou d'oxydoréduction.
- * Savoir réaliser un dosage par réaction de complexation et d'oxydoréduction

Infos pratiques

Lieux

› Le Bourget-du-Lac (73)

Campus

› Le Bourget-du-Lac / campus Savoie Technolac