

Chimie en solution 2



En bref

- > **Langues d'enseignement:** Français
- > **Méthode d'enseignement:** Hybride
- > **Ouvert aux étudiants en échange:** Oui

Présentation

Description

Compléments de Chimie en solution 1 (CHIM201_SVT) :
Approfondissements des notions nécessaires à la compréhension des équilibres chimiques en solution aqueuse.

Objectifs

- * Prévoir les réactions chimiques dans un milieu aqueux complexe
- * Calculer les principales grandeurs qui caractérisent un milieu aqueux (pH, concentrations)
- * Applications en Travaux Pratiques (TP)

Heures d'enseignement

Chimie en solution 2 - CM	Cours Magistral	7,5h
Chimie en solution 2 - TD	Travaux Dirigés	13,5h
Chimie en solution 2 - TP	Travaux Pratiques	6h

Pré-requis nécessaires

Cours de L1 SV : Atomes et molécules (CHIM101_SVT) et Chimie en solution 1 (CHIM201_SVT).

Plan du cours

1. Réactions de complexation : notions et applications
2. Réactions acido-basiques : mélanges complexes ; courbes de titrage
3. Réactions de précipitation : couplage précipitation-complexation, précipitation compétitive
4. Réaction d'oxydoréduction : influence de la précipitation ou complexation

Bibliographie

Chimie BCPST-VETO (1re et 2ème Année) : Pierre Grécias, Stéphane Rédoglia. Ed. Lavoisier (2013)

Infos pratiques

Lieux

- › Le Bourget-du-Lac (73)

Campus

- › Le Bourget-du-Lac / campus Savoie Technolac