Oxydoréduction 1

Niveau d'étude
BAC +2

ECTS
2 crédits

Composante
Faculté des sciences

En bref

- Langue(s) d'enseignement: Français
- Ouvert aux étudiants en échange: Oui

Présentation

Description

L'UE se compose d'une matière enseignée sur 1 période : Oxydoréduction 1 P7 (CM, TD, TP)

Pré-requis obligatoires

Notions et contenus
Notions de Lycée concernant les réactions d'oxydoréduction
Atomistique (L1, P1 et P2, environnement électronique de l'atome, électronégativité et nombre d'oxydation)
Chimie physique générale (L1, P1 transformation de la matière, P3 équilibres acido-basiques, P4 équilibres précipitation/complexation, P5, analyse et dosage
Compétences
- Reconnaitre un oxydant de son réducteur conjugué
- Reconnaitre puis écrire, par combinaison de deux demi-réactions, une réaction redox
- Être capable de prévoir, grâce à l'étude du tableau périodique, les propriétés redox d'un élément
- Déterminer le nombre d'oxydation d'un élément dans un édifice polyatomique
- Reconnaître et écrire une réaction de précipitation, de complexation ou acide-base et à partir de données quantitatives, établir la constitution d'un mélange une fois l'équilibre atteint
- Identifier la nature des espèces présentes (acide, base, oxydant, réducteur, complexe…) dans un milieu réactionnel.

Liste des enseignements

	Nature	CM	TD	TP	Crédits
Oxydoréduction 1	Matière	5,3h	4h	5,3h	

Informations non contractuelles.
Dernière mise à jour le 01 décembre 2023

Infos pratiques

Lieu(x)

- Angers

Campus

- Campus Belle-beille

Informations non contractuelles.
Dernière mise à jour le 01 décembre 2023