

UE Electrochemistry



Niveau d'étude
Bac +4



ECTS
3 crédits



Composante
UFR PhITEM
(physique,
ingénierie, terre,
environnement,
mécanique)



Période de
l'année
Toute l'année

- › **Langue(s) d'enseignement:** Anglais
- › **Ouvert aux étudiants en échange:** Oui
- › **Code d'export Apogée:** PAX7NCAA

Présentation

Description

Objectives : Acquire some knowledges about electrochemistry methods as Cyclic Voltammetry (CV) , Electrochemical Impedance Spectroscopy (EIS) to characterize electrochemical reactions in solution and immobilized on the surfaces of electrodes. Examples taken from literature illustrate the lectures for a better understanding to characterize, investigate electrochemical systems, to elucidate different electrochemical reactions.

Content :

- **Lectures + tutorials :13.5 H**
- Reminders (1H 30)

- Cyclic Voltammetry (6 H): -Experimental and theoretical basis of voltammetry
Characterization in solution of reversible redox systems, irreversible redox systems, quasi-reversible redox systems, consecutive redox systems, coupled homogeneous chemical reactions EC reaction, CE reaction, EC reaction (catalytic) , ECE reactions,#
Characterization of immobilized systems on electrode

- Electrochemical Impedance Spectroscopy (6 H): -Measurement: principle, experimental conditions
Impedance of circuit elements in an electrochemical system, Impedance of electrochemical systems, Modeling utilizing electric and dielectric parameters

- **Lab works** : 3 experimental work sessions (3 X 4 H) illustrate topics of lectures

Heures d'enseignement

UE Electrochemistry - CM/TD	Cours magistral - Travaux dirigés	13,5h
UE Electrochemistry - TP	TP	12h

Période : Semestre 7

Évaluation initiale / Session principale - Épreuves

Libellé	Nature de l'enseignement	Type d'évaluation	Nature de l'épreuve	Durée (en minutes)	Nombre d'épreuves	Coefficient de l'épreuve	Remarques

Infos pratiques

Lieu(x) ville

➤ Grenoble

Campus

➤ Grenoble - Domaine universitaire