

# Cinétique électrochimique - applications / Electrochemical kinetics - applications



Composante  
Polytech  
Grenoble - INP,  
UGA

- > **Langue(s) d'enseignement:** Français
- > **Ouvert aux étudiants en échange:** Oui
- > **Code d'export Apogée:** KAMA8M09

## Présentation

### Description

Maîtriser les méthodes expérimentales utilisées pour l'étude des réactions électrochimiques.

- Réaction électrochimiques spontanées
- Régulations en tension ou courant
- Réactions électrochimiques non spontanées
- Formation de H<sub>2</sub> sur différents métaux
- Dépôts métalliques
- Corrosion électrochimique uniforme
- Corrosion galvanic

Understand the experimental methods used for the study of electrochemical reactions.

- Spontaneous electrochemical reactions
- Voltage or current regulation
- Non-spontaneous electrochemical reactions
- Formation of H<sub>2</sub> on different metals
- Metal deposits

- Uniform electrochemical corrosion
- Galvanic corrosion

## Heures d'enseignement

Cinétique électrochimique - applications / Electrochemical kinetics - applications - TP

TP

38h

## Pré-requis recommandés

Réaction d'oxydo-réduction, Loi de Nernst, Diagramme E-pH, loi de Faraday

RedOx Reaction, Nernst's Law, E-pH Diagram, Faraday's Law

**Période** : Semestre 8

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
						35/100	

## Bibliographie

- ATLAS D'ÉQUILIBRES ÉLECTROCHIMIQUES, M. Pourbaix ; Gauthier Villard, 1963
- MODERN ELECTROCHEMISTRY (1 et 2). J.O .M. Bockris, A.N. Reddy ; Plenum Press 1970
- MANIPULATIONS D'ÉLECTROCHIMIE, J. Besson et J. Guillon ; Masson, 1972
- CRC HANDBOOK OF PH

## Infos pratiques

Lieu(x) ville

> Grenoble



---

## Campus

› Grenoble - Saint-Martin d'Hères