



Présentation

Code interne : PC7TPECH

Description

Etre capable d'utiliser les concepts théoriques du cours d'électrochimie fondamentale en situation expérimentale : voltampérométrie cyclique, courbe intensité-potentiel, corrosion, électrosynthèse

Etre capable d'utiliser les techniques électrochimiques de base adéquates pour résoudre un problème donné

Heures d'enseignement

| | | |
|----|-------------------|-----|
| TP | Travaux Pratiques | 16h |
|----|-------------------|-----|

Pré-requis obligatoires

Cours Physico-Chimie des solutions (1A), Cours Electrochimie fondamentale (2A)

Travaux Pratiques de Physico-Chimie des solutions (1A)

Syllabus

Les séances de TP aborderont les sujets suivants :

Analyse de courbes Intensité - Potentiel

Voltampérométrie cyclique à balayage linéaire de potentiel

Anodisation et corrosion de métaux

Electrosynthèse organique

Informations complémentaires

Chimie Physique et Analytique

Bibliographie

Méthodes électrochimiques d'analyse, J.-L. Burgot , Lavoisier, 2012 .

Electrochimie des concepts aux applications Miomandre, Sadki, Audebert, Méammet-Renault, Dunod, 2011

Electrochimie physique et analytique H.H.Girault Presses Polytechniques et Universitaires Romandes, Lausanne, 2001

Electrochemical Methods A. J. Bard, L. R. Faulkner Wiley, 2000

Modalités de contrôle des connaissances

Évaluation initiale / Session principale - Épreuves

| Type d'évaluation | Nature de l'épreuve | Durée (en minutes) | Nombre d'épreuves | Coefficient de l'épreuve | Note éliminatoire de l'épreuve | Remarques |
|------------------------------|---------------------|--------------------|-------------------|--------------------------|--------------------------------|-----------|
| Contrôle Continu Intégral | Compte-Rendu | | | 1 | | |

Infos pratiques

Contacts

Alexander Kuhn

✉ Alexander.Kuhn@bordeaux-inp.fr