

TP Physicochimie des solutions



Présentation

Code interne : PC6TPPCS

Description

- Etre capable d'utiliser les concepts théoriques du cours en situation expérimentale
- Acquérir des notions analytiques sur le monde environnant : électrophorèse sur gel pour déterminer la nature d'un colorant, méthode de dosage Karl Fisher pour déterminer la teneur d'eau dans un échantillon, dosage de la teneur en acide acétique d'un vinaigre ou des ions fluorures dans le dentifrice

Pré-requis obligatoires

Réactions redox

Cours d'électrochimie de la première année

Bases en chimie-physique (cinétique, processus de transport...)

Syllabus

Conductimétrie : dosage et conductivité des ions

Méthode de dosage Karl Fisher

Electrophorèse sur gel : colorants neutres ou chargés

Dosage potentiométrique d'ions en solution

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	Rapport			1		

Infos pratiques

Contacts

Neso Sojic

✉ Neso.Sojic@bordeaux-inp.fr