



SCIENCES ANALYTIQUES

INITIATION PRATIQUE ET THEORIQUE A L'ELECTROCHIMIE ANALYTIQUE : PHMÉTRIE – POTENTIOMÉTRIE – CONDUCTIMÉTRIE

OBJECTIFS

Présenter la théorie et la mise en œuvre des techniques électrochimiques couramment rencontrées dans un laboratoire de contrôle : pHmétrie, potentiométrie, conductimétrie.

CONTENU PÉDAGOGIQUE

/ THEORIE

CONDUCTIMÉTRIE

Electrolytes
Conductivité des solutions aqueuses
Titrages

OXYDORÉDUCTION – POTENTIOMÉTRIE

Piles – Equation de Nernst
Potentiel d'électrodes
Piles de concentration
Influence de la force ionique sur les mesures
Titrages d'oxydo-réduction

PHMÉTRIE

Principe de la mesure
Electrodes – Choix et maintenance – Titrages

ELECTRODES SÉLECTIVES – IONOMÉTRIE

Electrodes
Principe de la ionométrie
Méthodes : dosages directs, indirects, ajouts

APPLICATIONS DES TECHNIQUES

pHmétriques, potentiométriques et ionométriques

/ DEMONSTRATIONS AU LABORATOIRE



DURÉE

4.5 jours
32 heures



SESSIONS

- 18 - 22 (am) juin 2018



LIEU

Lyon



FRAIS D'INSCRIPTION (DÉJEUNER INCLUS)

2 200 € HT



PUBLIC CONCERNÉ

Techniciens ayant de bonnes connaissances en chimie des solutions ou ayant participé au stage "Chimie des solutions" (cf sommaire plaquette)

Potentiel d'électrodes
Piles de concentration
Influence de la force ionique sur les mesures
Titrages d'oxydo-réduction
Mesure de pH
Pente d'électrodes
Titrages pHmétriques d'acides et de bases : simulation des courbes de titrages
Alcalinité de l'eau
Ionométrie des fluorures
Méthode des ajouts dosés
Méthode directe
Dosage d'un mélange d'iodure et de chlorure par potentiométrie
Potentiométrie à l'EDTA

Coordonnées

CPE Lyon Formation Continue

Campus Saint-Paul – Bâtiment F • 10, Place des Archives – 69002 LYON

04.72.32.50.60

