



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

/ THÉORIE

CONDUCTIMÉTRIE

Électrolytes
Conductivité des solutions aqueuses
Titrages

OXYDORÉDUCTION – POTENTIOMÉTRIE

Piles – Équation 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
Électrodes – Choix et maintenance – Titrages

ÉLECTRODES SÉLECTIVES – IONOMÉTRIE

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

APPLICATIONS DES TECHNIQUES

pHmétriques, potentiométriques et ionométriques



DURÉE

4.5 jours
32 heures



SESSIONS

- 17 - 21 (am) juin 2019



LIEU

Lyon



FRAIS D'INSCRIPTION (DÉJEUNER INCLUS)

2 245 € HT



PUBLIC CONCERNÉ

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

/ DÉMONSTRATIONS AU LABORATOIRE

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

