

CHROMATOGRAPHIE IONIQUE

REF. FO CHROM ION - 1 jour (7 heures)

OBJECTIFS : Décrire les différents aspects de la chromatographie ionique

Sessions cette
année :

Intra-entreprise

Public :
Techniciens.

**Moyens
pédagogiques** :
Présentiel,
Projection
diapositives,
vidéos, tableau

Encadrement :
Ingénieur/Dr en
chimie

Validation :
QCM & Attestation

Prix :
Nous consulter

PROGRAMME

◆ I. Introduction.

II. Les colonnes de séparation.

GRANDEURS CARACTÉRISANT LES COLONNES

Exemples de colonnes DIONEX ; Résolution ; Facteur de capacité ; Sélectivité ; Efficacité

LES RÉSINES ÉCHANGEUSES D'IONS

Les groupements fonctionnels ; La structure de l'échangeur.

◆ III. Modes de détection.

LE CONDUCTIMÈTRE. Définition ; Principe de mesure

SPECTROPHOTOMÈTRE UV-VISIBLE. Détection directe ;
Mesure indirecte ; Détection d'un complexe coloré

LES DÉTECTEURS ÉLECTROCHIMIQUES. Caractéristiques ;
Principe de mesure.

◆ IV. Chromatographie anionique.

DÉTECTION CONDUCTIMÉTRIQUE, AVEC SUPPRESSEUR.

L'appareillage L'unité de suppression

DÉTECTION SPECTROPHOTOMÉTRIQUE. En mesure
directe.

◆ V. Chromatographie cationique.

SUPPRESSION ET DÉTECTION CONDUCTIMÉTRIQUE.

Séparation des cations monovalents ; Séparation des cations
bivalents ; Utilisation d'un suppresseur à sulfates ; Méthode sans
suppresseur

MÉTHODES SANS SUPPRESSEUR ET DÉTECTION
SPECTROPHOTOMÉTRIQUE. Détection indirecte ; Formation
d'un complexe coloré.

SÉPARATION AVEC DÉTECTION ÉLECTROCHIMIQUE

ATOMER

Formation Continue - N° d'organisme de formation : 11 95 06 332 95
Tél : [+33 \(0\)6 52 34 17 63](tel:+330652341763) / 09 63 21 44 25 - E-mail : contact@atomer.fr
13, rue de la Coque F-95410 GROSLEY