



SCIENCES ANALYTIQUES CHIMIE DES SOLUTIONS

OBJECTIFS

Cette formation théorique de base sur la chimie des solutions permettra de mieux appréhender les phénomènes rencontrés au laboratoire ou dans un atelier.
Les connaissances acquises au cours de cette formation seront une aide efficace à la compréhension des modules d'électrochimie (cf sommaire plaquette).

CONTENU PÉDAGOGIQUE

LES ÉLECTROLYTES

Définitions solvant – soluté – solution

LES ACIDES ET LES BASES

Forces des acides et des bases (pKa)
pH des solutions aqueuses
Effet tampon

LES ÉQUILIBRES HÉTÉROGÈNES DE PRÉCIPITATION

Produit de solubilité et solubilité
Effet d'ions communs
Influence du pH, de la complexation

LES COMPLEXES

Structure – Stabilité
Diagramme de distribution des espèces
Exercice d'intégration solubilité – pH – complexe

L'OXYDO-RÉDUCTION

Les piles électrochimiques
Le potentiel d'oxydo-réduction
Les réactions d'oxydo-réduction

MILIEU SOLVANT

Définitions solvant – soluté – solution
Classification (aqueux, organique, minéral, vert)
Grandes propriétés et principales utilisations
Influence du milieu (aqueux/non-aqueux)
Rappel HST sur l'utilisation des solvants au poste de travail

APPLICATIONS

TRAVAUX DIRIGÉS



DURÉE

4,5 jours
32 heures



SESSIONS

- 1 - 5 (am) juillet 2024
en présentiel à
Lyon



FRAIS D'INSCRIPTION (DÉJEUNER INCLUS)

2 305 € HT



PRÉREQUIS & PUBLIC CONCERNÉ

Techniciens Supérieurs
Techniciens, ayant des
bases de chimie

Coordonnées

CPE Lyon Formation Continue

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

