



SYLLABUS

Enseignant :

Batouche Soumaya

Grade : MCB

Module : Séparation en chimie analytique

Langue d'enseignement : Français

Niveau : Licence L3 **Filière :** Chimie **Spécialité :** Chimie organique

Semestre : 5 **UEF 5** **Crédit :** 6 **Coefficient :** 3

VHH : Cours : 3 h TD : 1 h 30 min

Programme :

1. Généralités sur les méthodes de séparation
2. Séparation par rupture de phase
3. Osmose et dialyse
4. Extraction par un solvant non miscible
5. Séparation à contre-courant
6. Extraction par un solide
7. Séparation par changement d'état

Séparation par Chromatographie

1. Généralités
2. Chromatographie CCM.
3. Chromatographie sur papier.
4. Chromatographie sur colonne par gravité.
5. Chromatographie HPLC.
6. Chromatographie CPG.
7. Chromatographie ionique
8. Chromatographie d'exclusion stérique
9. Chromatographie d'interactions hydrophobes (notions générales)
10. Chromatographie en phase supercritique

Références bibliographiques :

Identification spectrométrique de composés organiques. De boeck université .2004.

SilversteinBaslerMoril.

- Analyse chimique méthodes et techniques instrumentales modernes . Dunod.2004, FracisRoussac.

Evaluation :

Examen : 67 %

Contrôle continu : 33 %

Le contrôle continu : 02 micro interrogations



Syllabus

Enseignante

Nom et Prénom : MAHFOUDI Leila

Grade : MAA

Email : mahfoudi2006@yahoo.fr

Mobile : 0663062520

Module : les méthodes d'analyses

Langue de l'enseignement : Français

Niveau : 3 année Licence Spécialité Chimie Organique Filière: Chimie
Semestre : 5 UE : Fondamentale Crédit : 04 Coef : 2
VHH : 3 H Cours : 1 H 30 TD : 1 H 30

Programme du Module

Chapitre1 : Conductivité des solutions ioniques

Chapitre2 : Les systèmes électrochimiques

Chapitre3 : Elément de cinétique électrochimiques

Chapitre4 : Application : Ampérométrie - polarographie- potentiométrie

Références bibliographiques

G. MILAZO "Electrochimie" Tomes I et II Dunod 1969

E. et G. Darmais "Electrochimie théorique" MASSON

G. Charlot "Chimie analytique générale" Tome II - "Méthodes électrochimiques" MASSON.

J. Besson et J. Guitton "Manipulations d'électrochimie" MASSON

D. R. Browning "Méthodes électrochimiques d'analyse" MASSON

Evaluation

Examen Final : 67 %

Evaluation continue : 33 %

Mode d'évaluation : (TD , TP ; autres à préciser)

Travaux dirigés : - Micro interrogation : 02 aux minimum : 60 %

- Assiduité + Devoir + Autres à préciser : 40 %

} 100%



Syllabus

Enseignante

Nom et Prénom : MAHFOUDI Leila

Grade : MAA

Email : mahfoudi2006@yahoo.fr

Mobile : 0663062520

Module : les méthodes d'analyses

Langue de l'enseignement : Français

Niveau : 3 année Licence Spécialité Chimie Organique Filière: Chimie
Semestre : 5 UE : Fondamentale Crédit : 04 Coef : 2
VHH : 3 H Cours : 1 H 30 TD : 1 H 30

Programme du Module

Chapitre1 : Conductivité des solutions ioniques

Chapitre2 : Les systèmes électrochimiques

Chapitre3 : Elément de cinétique électrochimiques

Chapitre4 : Application : Ampérométrie - polarographie- potentiométrie

Références bibliographiques

G. MILAZO "Electrochimie" Tomes I et II Dunod 1969

E. et G. Darmais "Electrochimie théorique" MASSON

G. Charlot "Chimie analytique générale" Tome II - "Méthodes électrochimiques" MASSON.

J. Besson et J. Guitton "Manipulations d'électrochimie" MASSON

D. R. Browning "Méthodes électrochimiques d'analyse" MASSON

Evaluation

Examen Final : 67 %

Evaluation continue : 33 %

Mode d'évaluation : (TD , TP ; autres à préciser)

Travaux dirigés : - Micro interrogation : 02 aux minimum : 60 %

- Assiduité + Devoir + Autres à préciser : 40 %

} 100%

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

République Algérienne Démocratique et Populaire

Ministère de l'Enseignement Supérieur
et de la Recherche Scientifique
Université Mohammed Chérif
Messaadia –Souk Ahras



وزارة التعليم العالي و البحث العلمي
جامعة محمد الشريف مساعديا
سوق أهراس

Faculté des Sciences et de la Technologie
Département : SM

كلية العلوم و التكنولوجيا
قسم التعليم الأساسيلعلوم و التكنولوجيا

SYLLABUS

Unité d'Enseignement Fondamentale :UEF 5

Matière :...Réactivité chimique et polyfonctions.....L3 chimie organique..

Domaine :SM

Filière:.....Chimie

Semestre: impaire...., Année Universitaire: 2022/2023.

Coefficient:....03..

Crédit :...06.....

Volume Horaire Hebdomadaire Total: 67h30

- Cours Magistral (3h).
- Travaux Dirigés (1h30 h).
- Travaux Pratiques (...).

Langue d'enseignement: Français.

Enseignant responsable de la matière: ...AZOUZ MOUNIR.....

Grade:Professeur.....

Département: ...SM....., E-mail: mounir.azouz@univ-soukahras.dz.....

Evaluation: Contrôle des connaissances et Pondération

L'évaluation comporte deux volets: **Travaux dirigés** (participation, Micro interrogations, devoirs à domicile, ...etc.) et Travaux pratiques.

La pondération est indiquée dans le tableau suivant:

Contrôle	Pondération (%)
Examen Final	67 %
Travaux Dirigés et/ou pratiques	33%
Total	100%

Note des Travaux dirigés TD:

Micro-interrogations : 12.. points.

Devoir :04. points.

Participation : 02. points.

Assiduité : ...02. Points.

Note des Travaux pratiques TP:

Compte rendu : points.

Test / soutenance :..... points

Participation : points.

Assiduité : Points.

Chef de département ST