



Syllabus

Enseignant

Nom et Prénom :BOUGHANI Lazhar
Email : l.boughani@univ-soukahras.dz

Grade : MAA
Mobile :0660038799

Module :Bioanalvse

Langue de l'enseignement : francais

Niveau :M1 Filière : Chimie analytique
Semestre : pair UED : Crédit : 1 Coef : 1 VHH Cours : 22.5h

Programme du Module

1. Rappel sur les protéines :
2. Préparation d'extraits protéiques
3. Purification des protéines
4. Les méthodes de dosage des protéines
5. Les méthodes d'analyse structurales des protéines

Références bibliographiques

- 1-Beaumont Simon - Biochimie-UE1 -Dunod, ÉdiScience (2015)
- 2-Arthur M. Lesk, Introduction to Protein Architecture,The Structural Biology of Proteins, OXFORD
- 3-Andrew B . Hughes- Amino Acids, Peptides and Proteins in Organic Chemistry, Analysis and Function of Amino Acids and Peptides , WILEY-VCH.

Mode d'évaluation : Examen 100%



Syllabus

Enseignant

Nom et Prénom : BENSEGUENI Rafik
Email : rafik.bensegueni@univ-soukahras.dz

Grade : MCB
Mobile : (Facultatif).....

Module : Informatique Appliquée

Langue de l'enseignement : Français

Niveau : M1 Filière : Chimie
Semestre : S2 UEF : UET1 Crédit : 1 Coef : 1 VHH : Cours : 0 TD : 0 TP : 1,5

Programme du Module

Outils informatiques : utilisation de logiciels, méthode des éléments finis, acquisition de données et commande d'un appareil à l'aide d'un micro-ordinateur.

Références bibliographiques

Examen Final : 100%



Syllabus

Enseignant

Nom et Prénom : Leila MAHFOUDI
Email : l.mahfoudi@univ-soukahras.dz

Grade : MAA
Mobile :0663062520

Module : Electrochimie Appliquée

Langue de l'enseignement : Français

Niveau : Master 1 Filière : Chimie Spécialité : Chimie Analytique

Semestre : 1 UE: Fondamentale Crédit : 6 Coef : 3

VHH : 4H30 Cours ;1H30 TD ;1H30 TP1H30

Programme du Module

Partie1 : Cinétique électrochimique

Partie2 : Méthodes électroanalytiques

TP Voltamétrie cyclique – Polarographie

Références bibliographiques

1 :Bernard Noormand, Prévention et lutte contre la corrosion, press polytechnique 2004

2 :Hartmut wendt, Génie électrochimique principes et procédés, Dunod 2001

Evaluation

Examen Final : 67 %

Evaluation continue : 33 %

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

Travaux diriger : - Micro interrogation : 02 aux minimum (60 à 70 %)
- Assiduité + Devoir + Autres à préciser (30 à 40)% } 100%

Travaux pratiques : - Compte rendu : 50%
- Soutenance : 50% } 100 %



Syllabus

Nom et Prénom : Batouche Soumaya
Email : s.batouche@univ-soukahras.dz

Grade : MCB
Mobile :

Module : Thermodynamique des mélanges

Niveau : Master 1 Filière : **Chimie**
Semestre : S2 UE: UEM1 Crédit : 3 Coef : 2 VHH : 4h30 Cours : 3 h
TD: 1h30 TP :

I. Caractéristiques des mélanges

- a) Composition
- b) Grandeurs de mélanges
- c) Grandeurs molaires partielles

II. Modèles des mélanges

- a) Mélange parfait
- b) Mélange idéal
- c) Mélange régulier
- d) Variables d'écart et grandeurs d'excès

III. Stabilité des mélanges

- a) Critères de stabilité
- b) Démixtions

IV. Diagrammes binaires

- a) Diagrammes binaires avec miscibilité totale
- b) Système liquide-vapeur
- c) Système liquide-liquide
- d) système solide-liquide

V. Propriétés Colligatives

- a) Ebullioscopie
- b) Cryoscopie
- c) Pression osmotique

- Atlain, Thermodynamique applications physico chimiques, R : atlani cahiers.
- J : boutigny, Thermodynamique mathématique supérieurs, Vibert.ed.1981.
- Frédéric Restagno, Thermodynamiques, Dunod.ed.2003.
- Hubert Lubmroso, Thermodynamique problèmes résolus, Dunod.ed.1998.
- Lucienne Chiaruttni, Thermodynamique exercices corrigés, Ellipses.ed.2005.
- Ali Belghith, Thermodynamique notions fondamentales, OPU.ed.2001.
- Paul Armand , Chimie physique 1^{er} cycle cours et exercices corrigés, Dunod.2002.

Examen Final : 67%

Evaluation continue : 33%

Mode d'évaluation : TD

Travaux diriger : - Micro interrogation : 02 (60 %)

- Assiduité (40)%

}

100%