



Syllabus

Enseignant

Nom et Prénom : Khammar. Rachida Grade : M A A

Email : r.khammar@univ-soukahras.dz, Mobile : 07 72 57 64 51

Module : Chimie des matériaux

Langue de l'enseignement : Français

Niveau : L3 Chimie Organique Filière : Chimie

Semestre : 06 UE : ...D 6, Crédit : 02 Coef : 01, VHH22H30 : 1H30 Cours 00HTD ; 00HTP

Programme du Module

1. Matériaux semi-conducteurs
2. Matériaux pour la conversion thermoélectrique
3. Matériaux Piézoélectriques
4. Matériaux supraconducteurs

Références bibliographiques

- 1- Analyse structurale et chimique des matériaux, Dunod.1997, Jean pierre.
- 2- Science des matériaux pour le nucléaire, EDP sciences.2004, Clément Lemaignan.

Evaluation

Examen Final : 100%

Evaluation continue : 00%

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

Travaux dirigé :



Syllabus

Enseignant

Nom et Prénom : Amel Bendjeddou Grade : Professeur

Email : amel.bendjeddou@univ-soukahras.dz Mobile: /

Module : Chimie des produits naturels

Langue de l'enseignement : Français

Niveau : L3 Chimie Organique Filière : Chimie

Semestre : S6 UE : UEF6 Crédit : 4 Coef : 2 VHH : 3 Cours ; 1.5 TP ; 1.5

Programme du Module

Etat naturel, méthodes d'extraction, propriétés physicochimiques, méthodes de synthèses et hémisynthèse de :

- Les terpènes ;
- les stéroïdes,
- les alcaloïdes,
- les composés phénoliques.
- les saponosides

Références bibliographiques

- 1 - Chimie des produits naturels et des êtres vivants, OPU.2004.Said Rahal.
- 2 - Chimie organique Evelyne Chelain, Nadège Lubin-Germain, Jacques Uziel.

Evaluation

Examen Final : 67%

Evaluation continue : 33%

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

Travaux dirigés : - Micro interrogation : 02 aux maximum (60%)
- Assiduité + Devoir + Autres (40%) } 100%



Syllabus

Enseignant

Nom et Prénom hayahem sakina Grade : MCB
Email : s.hayaheme@univ-soukahras.dz Mobile :0674385303

Module : Chimie théorique appliquée à la réaction

Langue de l'enseignement : français

Niveau L3 Filière : **chimie**
Semestre : UEF : Crédit : 06 Coef : 06 VHH : Cours : 1.5 TD:
1.5 TP :

Programme du Module

Chapitre 1 : Structure Electronique des Molécules

1. Rappels sur la Structure de Lewis des Molécules
2. Géométries des Molécules : Méthode VSEPR
3. Approximation de Born-Oppenheimer
4. Notion d'Orbitale Moléculaire : Méthode CLOA
5. Principe de Construction d'un Diagramme d'OM
6. Exemples d'Application

Chapitre 2: Approche Orbitale de la Réactivité

1. Théorie des Orbitales Frontières
2. Contrôle de Charge vs. Contrôle Orbitale
3. Basicité vs. Nucléophilie
4. Exemples d'application

Chapitre 3 : Systèmes Conjugés 1.

Références bibliographiques

1. Zumdahl, *Chimie générale*, 2^e éd., éd. de Boeck, 1998, p. 270.
2. Martin Pope et Charles E. Swenberg, *Electronic Processes in Organic Crystals and Polymers*, 2nd ed., Oxford Science Publications, Oxford University Press, New York, 1999.
3. P. Chaquin et F. Volatron, *Chimie Organique. Une approche orbitale*, DeBoeck, 2015.
4. Rauk, A., *Orbital Interaction Theory of Organic Chemistry*, John Wiley & Sons, New-York, 2001.
5. Levine, Ira N. (2000). *Quantum Chemistry* (5th ed.). Upper Saddle River, N. J.: Prentice Hall. pp. 629-649. ISBN 0-13-685512-1.

Examen Final : 67%

Evaluation continue : 33%

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

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

- Assiduité + Devoir + Autres à préciser (40 %) } 100%



Syllabus

Enseignant

Nom et Prénom : Mohamed Zabat
Email : m.zabat@univ-soukahras.dz

Grade : MAA

Mobile :...(Facultatif).....

Module : Chimie organique industrielle

Langue de l'enseignement : Français

Niveau : 3^{ème} année chimie organique

Filière : **chimie**

Semestre : **S6** UEF : **UED6** Crédit : **2** Coef : **2** VHH : 1.5h

Cours :

Programme du Module

Généralités. Structure des industries chimiques. L'énergie chimique. Matières premières autres. La chimie de base. La chimie fine. La parachimie. La pharmacie. La transformation des matières premières. Le charbon. Le pétrole. Le gaz. La filière de l'éthylène. Le benzène et les aromatiques. Les polymères. Les détergents ou tensioactifs.

Références bibliographiques

- Chimie pharmaceutique, De boeck université .2003. Patrick.
- Chimie générale Chimie organique biochimie
- sites internet, etc..

Examen semestriel : 100%



Syllabus

Enseignant

Nom et Prénom : Mohamed Zabat
Email : m.zabat@univ-soukahras.dz

Grade : MAA

Mobile :...(Facultatif).....

Module : TP méthodes d'analyse spectroscopique

Langue de l'enseignement : Français

Niveau : 3^{ème} année chimie organique

Filière : **chimie**

Semestre : **S6** UEF : **UEM6** Crédit : **3** Coef : **2** VHH : 1.5h TP :

Programme du Module

- Réalisation de spectre UV du benzène et du toluène et détermination des λ max et des coefficients d'extinction ϵ max.
- Etablissement de courbe d'étalonnage pour le dosage du phénol par spectrométrie UV.
- Réalisation de spectres IR pour quelques produits connus et interprétation des spectres.
- Réalisation de spectres IR pour quelques produits inconnus et interprétation des spectres et détermination des structures.
- Dosage du fer de diverses origines par absorption atomique (eau de rivière, eau potable, comprimé de fer vendu en pharmacie).
- Dosage du sodium origines par absorption atomique (eau de rivière, eau potable, urine).

Références bibliographiques

- Livres et photocopiés, sites internet, etc)

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



Syllabus

Enseignant : BOUCHOUK Diamel

Nom et Prénom : Grade : MCA

Email : d. bouchouk@univ-soukahras.dz

Module : La rétrosvnthèse organique

Langue de l'enseignement : Français

Niveau : L3 organique

Filière : chimie

Semestre : 06 UEF : Crédit : 06 Coef : 03 VHH : 67.5 Cours : TD:

Programme du Module

1-Généralités **II**- Principes de base de la rétrosynthèse 1- déconnexion et IGF 2- Les synthons **III**- La déconnexion des composés cycliques (cyclohexène) **IV**- Analyse basée sur la déconnexion de groupes fonctionnels complexes 1- la connexion des alcools 2- la déconnexion des alcènes 3- la déconnexion des alcynes **V**- Analyse basé sur la déconnexion de composés carbonylés 1- Molécules cibles 1, 3- di fonctionnalisées 2- les composés Alpha beta insaturés 3- molécules cibles 1, 4- dicarboxylés 4- molécules cibles -1, 5- dicarboxylés **IV**- analyse basée sur la déconnexion des amines **IIIV**- analyse basée sur les composés aromatiques 1- analyse basé sur les réactions de substitutions électrophiles 2- analyse basé sur les réactions de substitutions nucléophiles

Références bibliographiques

Examen Final : 67%

Evaluation continue : 33%

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

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

- Assiduité + Devoir + Autres à préciser (40 %) } 100%

Travaux pratiques : - Compte rendu : /

- Soutenance : /



Syllabus

Enseignant

Nom et Prénom : Tahar Abbaz Grade : Professeur

Email : tahar.abbaz@univ-soukahras.dz Mobile: /

Module : Spectroscopie et caractérisation moléculaires

Langue de l'enseignement : Français

Niveau : L3 Chimie Organique Filière : Chimie

Semestre : S6 UE : UEF 6 Crédit : 6 Coef : 3 VHH : 4.5 Cours ; 3 TD ; 1.5

Programme du Module

- Spectroscopies électroniques (Visible, Ultraviolet)
- Spectroscopie Infrarouge
- Spectroscopie d'Orientation Nucléaire. R.M.N
- Spectroscopie de masse.

Références bibliographiques

- 1 - Spectrométrie de masse : cours et exercices corrigés, Dunod. 1999. De Hoffman.
- 2 - Identification spectrométrique de composés organiques, De boeck université .2004, Silverstein Basler Moril.

Evaluation

Examen Final : 67%

Evaluation continue : 33%

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

Travaux dirigés : - Micro interrogation : 02 aux maximum (60%)
- Assiduité + Devoir + Autres (40%) } 100%



Syllabus

Enseignant

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

Grade : MAA
Mobile : 0660038799

Module : TP svnthèse des molécule bio-actives

Langue de l'enseignement : Francais

Niveau : L3 Filière : Chimie organique
Semestre : pair UEM : Crédit : 3 Coef : 2 VHH TP : 22.5h

Programme du Module

- Synthèse molécules odorantes
 - Synthèses molécules à activités biologiques
- réalisé :
- TP 1- Synthèse d'une base de Schiff (N-phényl phénylméthanimine)**

TP 2- synthèse de Dibenzylidèneacetone

TP 3- Nitration d'un noyau aromatique

Références bibliographiques

Mode d'évaluation : TP:

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