



الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية  
République Algérienne Démocratique et Populaire  
وزارة التعليم العالي والبحث العلمي  
Ministère de l'Enseignement Supérieur et de la Recherche Scientifique  
Université Mohamed Chérif Messaâdia –Souk Ahras  
Faculté des sciences et Technologie  
Département de Génie Des Procédés



# SYLLABUS

## LICENCE ACADEMIQUE

Domaine	Filière	Spécialité
<i>Sciences et Technologies</i>	<i>Génie des procédés</i>	<i>Génie des procédés</i>

**Année Universitaire 2023/2024**



# SYLLABUS

Année Universitaire 2023/2024

✓ <b>Domaine</b> : Sciences et technologie	✓ <b>Filière</b> : Génie des procédés	✓ <b>Niveaux</b> : L3
✓ <b>Matière</b> : TP Chimie Physique 2 et Génie chimique 2	✓ <b>Unité d'enseignement</b> : UEM 3.2	✓ <b>Créd/Coeff</b> : 2/ 1
✓ <b>Volume Horaire Hebdomadaire</b> : TP ; 1h30		✓ <b>VHS</b> : 22h30
✓ <b>Enseignant</b> : BENDJAMA Hafida	✓ <b>Grade</b> : MCB	✉ ✓ <b>E-mail</b> : <a href="mailto:h.bendjama@univ_soukahras.dz">h.bendjama@univ_soukahras.dz</a>

## PRÉREQUIS

Notions de cinétique, bases de la thermodynamique, Etre informé des consignes de sécurité dans un laboratoire et être disposé à travailler en groupe.

## OBJECTIFS

Observation des phénomènes physiques étudiés lors des cours magistraux ; Valider et présenter correctement les résultats obtenus ; Formuler et communiquer des conclusions.

## CONTENU

### TP1. Thermodynamique

- Détermination de la chaleur de dissolution.
- Fonctions thermodynamiques d'un équilibre acide - base.
- Chaleur de vaporisation d'un liquide pur (Détermination de la chaleur latente de vaporisation de l'acétone.)
- Diagrammes de phases thermodynamiques : Equilibres liquide-vapeur. Equilibres liquide-liquide.
- Chaleur de réaction ionique.
- Détermination des volumes molaires partiels d'une solution binaire.
- Diagramme d'un mélange ternaire.

### TP2. Phénomènes de surfaces

- Adsorption d'un colorant (bleu de méthylène) sur un matériau adsorbant (CA).
- Adsorption d'un composé organique (acide acétique/phénol) sur le charbon actif
- Mesure de la tension superficielle.

### TP3. Génie chimique

- Distillation discontinue.
- Distillation continue du mélange Ethanol/ Eau.
- Distillation simple
- Extraction par solvant
- Coefficient de partage

## Mode d'évaluation:

**NOTE TP= Rapport de TP (50%) + Test final du TP (50%)**



# SYLLABUS

Année Universitaire 2023/2024

✓ Domaine : Science et de la technologie ✗ ✓ Filière : Génie des Procédés ✗ ✓ Niveaux : ...L3..... ✗  
✓ Matière: ..... Réacteurs homogènes ..... ✓ Unité d'enseignement: ..... UEF 3.2.2 ✓ Crédit :...4./Coefficient: ...2... /  
✓ Volume Horaire Hebdomadaire total :3 H (Cours : 1,5 H + TD :1,5H) ✓ VHS: 45h  
✓ Enseignant: Saliha BOURANENE ✗ ✓ Grade: ...Professeur ✗ ✓ E-mail: ...saliha.bouranene@univ-soukahras.dz

## PRÉREQUIS

Thermodynamique, bases de mathématiques ; phénomènes de transfert.

## OBJECTIFS

Mettre en évidence l'influence du choix des réacteurs chimiques et de leurs conditions de fonctionnement sur les produits de réaction obtenus. Dimensionnement des réacteurs idéaux.

## CONTENU

**Chapitre 1 :** Stœchiométrie

**Chapitre 2 :** Classification des réacteurs chimiques

**Chapitre 3 :** Bilans matière dans les réacteurs idéaux

**Chapitre 4 :** Etude des réacteurs chimiques homogènes isothermes à une réaction

**Chapitre 5 :** Etude des réacteurs chimiques homogènes isothermes à plusieurs réactions

**Chapitre 6 :** Réacteurs idéaux non isothermes

## Mode d'évaluation:

Contrôle continu: 40 % ; Examen: 60 %.

Note TD= (Mini Projet (00%) + Micro-interrogation (70%) + Devoir à la maison (00%) + Assiduité+ participation (30%)

☞ Il est à signaler aux étudiants les points suivants:

- Assiduité sera comptabilisée sur la base des activités de l'étudiant en séance de : X Cours X TD
- Le contrôle des présences sera effectué à chaque séance : X Cours X TD

## BIBLIOGRAPHIE

1. O. Levespiel, «Chemical reaction engineering », Wiley, 1972.
2. G. Antonini, Benaim, « Génie des réacteurs et des réactions », Nancy 1991.
3. Trambouze, « Les réacteurs chimiques, Conception ».
4. J. Villermaux, « Génie de la réaction chimique, Conception et fonctionnement des réacteurs », Edition Technique et Documentation. 1982.
5. Froment GF Chemical reactor analysis and design 2<sup>nd</sup> edition (1990) J. Wiley
6. Schweich D. Génie de la réaction chimique. Tec&Doc Lavoisier, (2001) Paris



# SYLLABUS

Année Universitaire 2023/2024

✓ <b>Domaine</b> : Sciences et technologie	✓ <b>Filière</b> : Génie des procédés	✓ <b>Niveaux</b> : Licence
✓ <b>Matière</b> : Projet de fin cycle	✓ <b>Unité d'enseignement</b> : UEM 3.2	✓ <b>Créd/Coeff</b> : 4/2
✓ <b>Volume Horaire Hebdomadaire</b> : (Cours : TP : 3h00 )		✓ <b>VHS</b> : 45h00
✓ <b>Enseignant</b> : Dr Boutemedjet Abderrahim	✉ ✓ <b>Grade</b> : Maitre-Assistant B	✉ ✓ <b>E-mail</b> : ab.boutemedjet@univ-soukahras.dz

## Objectifs de l'enseignement :

Mettre en pratique de manière concrète les concepts inculqués pendant la formation. Encourager le sens de l'autonomie et l'esprit de l'initiative chez l'étudiant. Lui apprendre à travailler dans un cadre collaboratif en suscitant chez lui la curiosité intellectuelle.

## Connaissances préalables recommandées :

Tout le programme de la Licence.

## Contenu de la matière :

Le thème du Projet de Fin de Cycle doit provenir d'un choix concerté entre l'enseignant tuteur et un étudiant (ou un groupe d'étudiants : binôme voire trinôme).

Le fond du sujet doit obligatoirement cadrer avec les objectifs de la formation et les aptitudes réelles de l'étudiant (niveau Licence).

Il est par ailleurs préférable que ce thème tienne en compte l'environnement social et économique de l'établissement. Lorsque la nature du projet le nécessite, il peut être subdivisé en plusieurs parties.

## ÉVALUATION

**Control continu : 100 %.**

- manuscrits 75 %

- présentation 25 %



# SYLLABUS

Année Universitaire 2023/2024

✓ <b>Domaine</b> : Sciences et technologie	✓ <b>Filière</b> : Génie des procédés	✓ <b>Niveaux</b> : Licence
✓ <b>Matière</b> : Procédés Cryogéniques	✓ <b>Unité d'enseignement</b> : UED 3.2	✓ <b>Créd/Coeff</b> : 1/1
✓ <b>Volume Horaire Hebdomadaire</b> : (Cours : 1h30min)		✓ <b>VHS</b> : 22h30min
✓ <b>Enseignant</b> : HABACHE Naima	✍ ✓ <b>Grade</b> : MCB	✍ ✓ <b>E-mail</b> : n.habache@univ-soukahras.dz

## Objectifs de l'enseignement :

Présenter les différents procédés dans le domaine du froid et de la cryogénie ; Quelques applications dans le domaine des basses températures.

## Connaissances préalables recommandées :

Phénomènes de transfert de chaleur ; Thermodynamique et les outils mathématiques (équations différentielles et calcul intégral).

## Contenu de la matière :

**Chapitre 1** : Technologie du vide : Importance du vide en cryogénie ; Systèmes de production du vide.

**Chapitre 2** : Procédés de séparation et de purification des fluides cryogéniques : Procédé de séparation : système idéal ; Procédés de séparation – Rectification ; Rôle et description de la vanne de Joule Thomson ; Procédés de séparation de l'air.

**Chapitre 3** : Procédés de liquéfaction des gaz permanents : Procédé de liquéfaction Linde-Hampson ; Procédé de liquéfaction Linde-Hampson à double compression ; Procédé de liquéfaction de Claude.

**Chapitre 4** : Applications cryogéniques : Découverte de la supraconductivité ; Application dans l'agroalimentaire.

## ÉVALUATION

Examen : 100 %.

## Référence :

1. R.F. BARRON, « Cryogenic Systems », 2nd Edition, Oxford University Press, NY, 1985.
2. PETIT, « Oxygène, Azote, Gaz Rares De l'Air », Techniques De l'Ingénieur, Traité Génie Et Procédés Chimiques, J 6020,1973.
3. F.Ayela, P. Decool, J.L.Duchateau, P.Gandit, F.Kircher, A.Sulpice,L.Zani, « Températures Cryogéniques Et Fluides », Techniques De l'Ingénieur, R2811, 2004.
4. A. Rojey, B. Durand, C. Jaffret, S. Jullian et M. Valais, « Le gaz naturel », Ed. Technip, 1994.
5. P. Wuittier, Tome II, « Raffinage et génie chimique », Edition Technique, France 1972.
6. Engineering Data Book, « Physical properties », Section 23, Edition1994.
7. R.C. Reid, J. M. Prausnitz, T. K. Sherwood, « The Properties of gases and liquids », Third Edition Mc. Graw Hill 1977.
8. K.D. Timmerhaus, T.M. Flynn « cryogenic process engineering « Springer Science + business media, LLC 1989.



# SYLLABUS

Année Universitaire 2023/2024

✓ <b>Domaine</b> : Sciences et technologie	✓ <b>Filière</b> : Génie des procédés	✓ <b>Niveaux</b> : L3
✓ <b>Matière</b> : Simulateurs de procédés	✓ <b>Unité d'enseignement</b> : UEM 3.2	✓ <b>Créd/Coeff</b> : 3/2
✓ <b>Volume Horaire Hebdomadaire</b> : (Cours : 1h30, TP : 1h30)	✓ <b>VHS</b> : 45h00	
✓ <b>Enseignant</b> : Mohamed DJERMANE... ✉	✓ <b>Grade</b> : MAB ..... ✉	✓ <b>E-mail</b> : <a href="mailto:m.djermane@univ-soukahras.dz">m.djermane@univ-soukahras.dz</a>

## Objectifs de l'enseignement :

- Se familiariser avec les concepts de modélisation et de simulation des procédés.
- Connaître les principaux logiciels de simulation en génie des procédés.
- Apprendre les bases de la conception d'équipements et de procédés à l'aide de logiciels.

## Connaissances préalables recommandées :

Mathématiques, Chimie physique, Notions de phénomènes de transfert.

## Contenu de la matière :

**Chapitre 1** : Généralités.

**Chapitre 2** : Débuter avec le Logiciel choisi.

**Chapitre 3** : Modèles thermodynamiques du Logiciel choisi.

**Chapitre 4** : Simulation de quelques équipements.

**Chapitre 5** : Exemples de simulation de procédés.

## ÉVALUATION

**Contrôle continu** : 40%, Examen : 60%

**Note TP= Peut être l'un ou l'ensemble de (Présence (25%) + Micro-interrogation (50%) + Assiduité (%25))**

**Il est à signaler aux étudiants les points suivants :**

- Assiduité sera comptabilisée sur la base des activités de l'étudiant en séance de :  Cours  TP
- Le contrôle des présences sera effectué à chaque séance :  Cours  TP
- L'examen il peut être : ✓ Examen Ecrit ✓ Test sur PC

## BIBLIOGRAPHIE

1. Michael E. Hanyark Jr., «Chemical Process Simulation and the Aspen HYSYS Software », CreateSpace Independent Publishing Platform, 2012.
2. Hossein Ghanadzadeh Gilani, Katia Ghanadzadeh Samper, Reza Khodaparast Haghi, « Advanced Process Control and Simulation for Chemical Engineers », CRC Press, 2012.
3. Alexandre Dimian, « Integrated Design and Simulation of Chemical Processes », Elsevier, 2003.
4. Amiya K. Jana, « Chemical Process Modeling & Computer Simulation », PHI Learning Pvt. Ltd., 2008.



# SYLLABUS

## Année Universitaire 2023/2024

✓ <b>Domaine</b> : Sciences et technologie	✓ <b>Filière</b> : Génie des procédés	✓ <b>Niveaux</b> : L3
✓ <b>Matière</b> : Corrosion	✓ <b>Unité d'enseignement</b> : UEF 3.1.2	✓ <b>Créd/Coeff</b> : 1/1
✓ <b>Volume Horaire Hebdomadaire</b> : (Cours : 1.5 h)		✓ <b>VHS</b> : 22h30
✓ <b>Enseignante</b> : Ilhem DJAGHOUT	✉ ✓ <b>Grade</b> : MCA	✉ ✓ <b>E-mail</b> : i.djaghout@univ-soukahras.dz

### Objectifs de l'enseignement :

Faire connaître le phénomène de corrosion : Donner les bases théoriques, et présenter les différentes techniques de protection contre la corrosion.

### Connaissances préalables recommandées :

Les bases de l'électrochimie, phénomènes de surface.

### Contenu de la matière :

#### Chapitre 1 :

Différents types de corrosion : Corrosion électrochimique : Corrosion généralisée (uniforme et galvanique) ; Corrosion localisée ; Corrosion sous contrainte ; Corrosion intergranulaire, ..., etc. ; Corrosion chimique ; Corrosion bactérienne.

#### Chapitre 2 :

Diagrammes de phase : Diagramme potentiel-pH, Applications

#### Chapitre 3 :

Différents moyens de protection : Revêtements ; Inhibiteurs ; Protection cathodique.

### ÉVALUATION

Examen : 100 %.

### BIBLIOGRAPHIE

1. Dieter Landolt, « Corrosion et chimie de surfaces des métaux », traité des Matériaux, processus polytechnique et universitaires, Romandes, 1997.
2. C.Rochaix, « Electrochimie thermodynamique- cinétique », Edition Nathan, 1996.
3. B.Baroux, « La corrosion des métaux; passivité et corrosion localisée », Dunod, 2014.
4. G.Béranger, H.Mazille, « Corrosion des métaux et alliages: mécanismes et phénomènes »; Traité MIM, série Alliage métalliques, Lavoisier, 2002.
5. F.Ropital, « Corrosion et dégradation des matériaux métalliques », Ed. Technip, 2009.



# SYLLABUS

Année Universitaire 2023/2024

✓ Domaine : Sciences et technologie	✓ Filière : Génie des procédés	✓ Niveaux : L3
✓ Matière : Phénomènes de surface et Catalyse hétérogène	✓ Unité d'enseignement : UEF 3.2.2	✓
Créd/Coeff : 4/2		
✓ Volume Horaire Hebdomadaire : (Cours: 1h30, TD: 1h30)		✓ VHS: 45h00min
✓ Enseignant : GHODBANE HOURIA	✓ Grade : Professeur	✓ E-mail : h.ghodbane@univ-soukahras.dz

## Objectifs de l'enseignement :

Faire connaître l'existence de la tension superficielle comme paramètre essentiel intervenant dans les interactions interfaciales. Description du phénomène d'adsorption des gaz à la surface des solides à travers les lois de la thermodynamique. Application à la détermination de la surface et du volume poreux des solides.

Donner les bases de la catalyse hétérogène et les différentes techniques d'élaboration des catalyseurs. Montrer succinctement la complexité de l'acte catalytique et l'importance de la modélisation de la cinétique

## Connaissances préalables recommandées :

Mathématiques ; Cinétique chimique ; bases de la thermodynamique.

## Contenu de la matière :

### Chapitre 1 : (3 semaines)

Interface liquide-gaz, Tension superficielle : Notion de tension superficielle ; Fonctions thermodynamiques ; Effet de la température ; Effet de la concentration ; Relation de Gibbs ; Mesure de l'aire moléculaire ; Etude Physico-chimique de la tensioactivité : Adhésion et cohésion ; Mouillage et angle de contact.

### Chapitre 2 : (5 semaines)

Adsorption des gaz à l'interface solide-gaz: Types d'adsorption ; Etude thermodynamique ; Chaleur d'adsorption ; Equilibres de physisorption : adsorption en monocouche (modélisation), en multicouches (modélisation) ; Application à la détermination de la surface d'un solide. Phénomènes d'hystérésis : Porosité ; Loi de Kelvin ; Volume poreux.

### Chapitre 3 : (2 semaines)

Equilibres de chimisorption des gaz : les isothermes de la chimisorption. Modèles de Langmuir, Temkin, et Freundlich.

#### Chapitre 4 :

(2 semaines)

Introduction et généralités sur les catalyseurs : Méthodes de préparation ; Caractérisation ; Classification.

#### Chapitre 5 :

(3 semaines)

Cinétique des réactions en catalyse hétérogène : Mécanismes et modèles

### ÉVALUATION

Contrôle continu : 40%, Examen : 60%.

### BIBLIOGRAPHIE

1. C. E. Chitour, « Physico-chimie des surfaces », OPU. Volume 1 et 2.
2. J.M. Coulson, J.F. Richardson, Backhurst, Harker, « Chemical engineering », Pergamon Press.
3. J. Fripiat, J. Chaussidon, A. Jelli, « Chimie-physique des phénomènes de surface », Masson.
4. M. Boudart, « Cinétique des réactions en catalyse hétérogène », Masson.
5. [Fauvelle.](#) J.L. (1989). La physico-chimie; son rôle dans les phénomènes naturels, astronomiques, géologiques, et biologiques. Édition : *Reinwald*, 512 p.
6. Friedli, C. (2005). Chimie générale pour ingénieur, Édition : *Presses polytechniques et universitaires romandes*. 750p.
7. Fripiat, J. Chaussidon J, Jelli A. (1971) Chimie-physique des phénomènes de surface, Édition : *Masson*, 387 p.
8. [Landolt](#), D. (1993) Corrosion et chimie de surfaces des métaux. Édition : *PPUR presses polytechniques*. 552 p.
9. Lalauze, R. (2006). [Physico-chimie des interfaces solide-gaz 1 : concepts et méthodologie pour l'étude des interactions solide-gaz](#) (Coll. Capteurs et instrumentation). Édition *Hermes Science*, 240 p.
10. [Somorjai](#), G.A., [Marie-Paule Delplancke](#), M.P. (1995). Chimie des surfaces et catalyse Édition : *Ediscience International*. 713 p.
11. Peter William Atkins, Julio De Paula, Chimie Physique, Editeur : De Boeck, 4<sup>e</sup> édition , 2013
12. [Sidney F.A. Kettle](#), Physico-chimie inorganique, Editeur : De Boeck, 4<sup>e</sup> édition , 2013
13. Moore W.J. Chimie physique .Ed Dunod , 2<sup>e</sup>me Edition (1965)



# SYLLABUS

Année Universitaire 2023/2024

✓ <b>Domaine</b> : Sciences et technologie	✓ <b>Filière</b> : Génie des procédés	✓ <b>Niveaux</b> : L3
✓ <b>Matière</b> : opérations unitaires	✓ <b>Unité d'enseignement</b> : (UEF3.2.1)	✓ <b>Créd/Coeff</b> : 6/ 3
✓ <b>Volume Horaire Hebdomadaire</b> : (Cours: 3h00, TD: 1h30)		✓ <b>VHS</b> : 67h30
✓ <b>Enseignant</b> : Berrezeg Amel	✓ <b>Grade</b> : Maitre de conférence B.	✓ <b>E-mail</b> : a.berrezegue@univ-soukahras.dz

## PRÉREQUIS

Thermodynamique ; Equations différentielles ; Phénomènes de transfert.

## OBJECTIFS

- Connaître les principales opérations unitaires et comprendre les schémas des procédés des différentes industries du génie des procédés (chimiques, électrochimiques, agroalimentaires, pharmaceutiques, ..., etc.) ;  
Ecrire et contrôler les bilans matières de ces processus.

## CONTENU

### Chapitre 1 :

Généralités sur les opérations unitaires.

### Chapitre 2 :

Absorption : Equilibre liquide-gaz et Concept d'étage théorique.

### Chapitre 3 :

Extraction Liquide – Liquide : Introduction ; définition (solvant, soluté, diluant ; Extraction à un seul étage ;  
extraction multi étages.

### Chapitre 4 :

Extraction liquide-solide (Lixiviation) : Equilibre solide-liquide ; Diagramme de Janeck .

### Chapitre 5 :

Distillation : Distillation d'un mélange binaire ; Distillation en mode discontinu, continu ; Calcul de l'efficacité d'une colonne de rectification.

## Mode d'évaluation:

Contrôle continu: 40 % ; Examen: 60 %.

1. **Mode d'évaluation (syllabus) est basé sur :**  
**Note TD= (Micro-interrogation (50%) + Devoir à la maison(30%)+ Assiduité (20%))**

☞ **Il est à signaler aux étudiants les points suivants:**

- Assiduité sera comptabilisée sur la base des activités de l'étudiant en séance de TD
- Le contrôle des présences sera effectué à chaque séance de Cours et TD

## BIBLIOGRAPHIE

1. Robert E. Treybal, «Mass transfer operations», MC Graw Hill.
2. MC Cabe et Smith, « Chemical engineering operations», MC Graw Hill.
3. COULSON J.M., J.F RICHARDSON, J.R BACKHURST and J.H. HARKER, "Chemical Engineering", volume two, Fifth edition, 2002.



# SYLLABUS

Année Universitaire 2023/2024

✓ <b>Domaine</b> : Sciences et technologie	✓ <b>Filière</b> : Génie des procédés	✓ <b>Niveaux</b> : L3
✓ <b>Matière</b> : Thermodynamique des équilibres	✓ <b>Unité d'enseignement</b> : (UEF3.2.1)	✓ <b>Créd/Coeff</b> : 4/ 2
✓ <b>Volume Horaire Hebdomadaire</b> : (Cours: 1h30, TD: 1h30)		✓ <b>VHS</b> 45h00
✓ <b>Enseignant</b> : Berrezeg Amel	✓ <b>Grade</b> : Maitre de conférence B. s	✓ <b>E-mail</b> : a.berezzegue@univ-soukahras.dz

## PRÉREQUIS

Thermodynamique chimique ; Equations différentielles.

## OBJECTIFS

- Maîtriser l'application des trois principes de la thermodynamique ; Distinguer les différents états d'un gaz ; Prévoir le sens de l'évolution d'une réaction chimique.

## CONTENU

Chapitre 1 : Thermodynamiques des solutions.  
Chapitre 2 : Equilibre liquide-vapeur.  
Chapitre 3 : Thermodynamique des Equilibres liquide-liquide et liquide-solide.  
Chapitre 4 : Thermodynamique des équilibres chimiques.

## Mode d'évaluation:

Contrôle continu: 40 % ; Examen: 60 %.

**1. Mode d'évaluation (syllabus) est basé sur :**  
**Note TD= ( Micro-interrogation (50%) + Devoir à la maison(30%)+ Assiduité (20%))**

☞ **Il est à signaler aux étudiants les points suivants:**

- Assiduité sera comptabilisée sur la base des activités de l'étudiant en séance de TD
- Le contrôle des présences sera effectué à chaque séance de Cours et TD

## BIBLIOGRAPHIE

1. Smith, E.B, Basic, Chemical Thermodynamics, 2nd ed., Clarendon Press, Oxford, 1977.
2. Stanley I.Sandler, Chemical and Engineering Thermodynamics, Wiley, New York, 1977.
3. Lewis G.N., Randal M., Thermodynamics, Mac Graw Hill
4. Hougen O.A., Watson K.M., Chemical process principles, Vol II: Thermodynamics, John Wiley and sons
5. Brodyanski V., Sorin M., Le Goff P. The efficiency of industrial processes, exergy analysis and optimization, Amsterdam, Elsevier, (1994).
6. Wuithier, P, le pétrole, raffinage et génie chimique, édition technip 1972
7. Abbott M; Théorie et applications de la thermodynamique, série schum, Paris 1978
8. Kireev, V. Cours de chimie physique, Edition Mir, Moscou 1975



# SYLLABUS

Année Universitaire 2023/2024

- ✓ **Domaine:** Sciences et technologie      ✓ **Filière:** Hydraulique      ✓ **Niveaux:** Licence(S5)
- ✓ **Matière:** Entrepreneuriat et management d'entreprise      ✓ **Unité d'enseignement:** (UET3.2) ✓ **Créd/Coeff:** 1/1
- ✓ **Volume Horaire Hebdomadaire total:** 01h30 (**Cours:** 1h30)
- ✓ **Enseignant:** DJEBBAR Yassine      ✓ **Grade:** Professeur      ✓ **E-mail:** [yacine.djebbar@univ-soukahras.dz](mailto:yacine.djebbar@univ-soukahras.dz)

## PRÉREQUIS

Aucune connaissance particulière, sauf la maîtrise de la langue d'enseignement.

## OBJECTIFS

- ✓ Se préparer à l'insertion professionnelle en fin d'études;
- ✓ Développer les compétences entrepreneuriales chez les étudiants;
- ✓ Sensibiliser les étudiants et les familiariser avec les possibilités, les défis, les procédures, les caractéristiques, les attitudes et les compétences que requiert l'entrepreneuriat ;
- ✓ Préparer les étudiants pour qu'ils puissent, un jour ou l'autre, créer leur propre entreprise ou, du moins, mieux comprendre leur travail dans une PME.

## CONTENU

**Chapitre 1.** Préparation opérationnelle à l'emploi

**Chapitre 2.** Entreprendre et esprit entrepreneurial

**Chapitre 3.** Le profil d'un entrepreneur et le métier d'Entrepreneur

**Chapitre 4.** Trouver une bonne idée d'affaires

**Chapitre 5.** Lancer et faire fonctionner une entreprise

**Chapitre 6.** Elaboration du projet d'entreprise

## Mode d'évaluation:

Examen: 100%.

## BIBLIOGRAPHIE

- Fayolle Alain, 2017. Entrepreneuriat théories et pratiques, applications pour apprendre à entreprendre. Dunod, 3e éd.
- Léger Jarniou, Catherine, 2013, Legrand livre de l'entrepreneur. Dunod, 2013.
- Plane Jean-Michel, 2016, Management des organisations théories, concepts, performances. Dunod, 4ème éd.
- Léger Jarniou, Catherine, 2017, Construire son Business Plan. Legrand livre de l'entrepreneur. Dunod, 2017.