



الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية  
République Algérienne Démocratique  
et Populaire  
وزارة التعليم العالي والبحث العلمي  
Ministère de l'Enseignement Supérieur  
et de la Recherche Scientifique

جامعة الجيلالي اليابس  
بمسيسي بلعباس  
Université  
DjillaliLiabes de  
Sidi Bel Abbès



# Canevas de mise en conformité

## OFFRE DE FORMATION L.M.D.

### LICENCE ACADEMIQUE

**2014 - 2015**

Etablissement	Faculté / Institut	Département
<b>Université DjillaliLiabes de Sidi Bel Abbes</b>	<b>Faculté de Technologie</b>	<b>Génie Mécanique</b>
Domaine	Filière	Spécialité
<b>Sciences et Technologies</b>	<b>Génie des procédés</b>	<b>Génie des procédés</b>



الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية  
République Algérienne  
Démocratique et Populaire  
وزارة التعليم العالي والبحث العلمي  
Ministère de l'Enseignement  
Supérieur  
et de la Recherche Scientifique

جامعة الجيلالي اليابس  
بسيدي بلعباس  
Université  
Djillali Liabes de  
Sidi Bel Abbès



## نموذج مطابقة

عرض تكوين  
ل. م. د

ليسانس أكاديمية

2015-2014

المؤسسة	الكلية/ المعهد	القسم
جامعة الجيلالي اليابس بسيدي بلعباس	كلية التكنولوجيا	قسم الهندسة الميكانيكية
الميدان	الفرع	التخصص
علوم و تكنولوجيا	هندسة الطرائق	هندسة الطرائق

<b>Sommaire</b>	<b>Page</b>
<b>I - Fiche d'identité de la licence</b>	03
1 - Localisation de la formation	06
2 - Partenaires extérieurs	06
3 - Contexte et objectifs de la formation	07
A - Organisation générale de la formation : position du projet	07
B - Objectifs de la formation	08
C - Profils et compétences visés	08
D - Potentialités régionales et nationales d'employabilité	08
E - Passerelles vers les autres spécialités	10
F - Indicateurs de performance attendus de la formation	12
4 - Moyens humains disponibles	17
A - Capacité d'encadrement	17
B - Equipe pédagogique interne mobilisée pour la spécialité	17
C - Equipe pédagogique externe mobilisée pour la spécialité	19
D - Synthèse globale des ressources humaines mobilisée pour la spécialité	21
5 - Moyens matériels spécifiques à la spécialité	22
A - Laboratoires Pédagogiques et Equipements	22
B - Terrains de stage et formations en entreprise	25
C - Documentation disponible au niveau de l'établissement spécifique à la formation Proposée	25
D - Espaces de travaux personnels et TIC disponibles au niveau du département, de l'institut et de la faculté	26
<b>II - Fiches d'organisation semestrielle des enseignements de la spécialité (S5 et S6)</b>	33
- Semestre 5	33
- Semestre 6	34
- Récapitulatif global de la formation	36
<b>III - Programme détaillé par matière des semestres S5 et S6</b>	37
<b>IV- Accords / conventions</b>	62
<b>VI- Curriculum Vitae succinct de l'équipe pédagogique mobilisée pour la Spécialité</b>	65
<b>VI- Avis et Visas des organes administratifs et consultatifs</b>	71
<b>VII- Avis et Visa de la Conférence Régionale</b>	72
<b>VIII- Avis et Visa du Comité Pédagogique National de Domaine (CPND)</b>	72



## **I – Fiche d'identité de la Licence**

## 1 - Localisation de la formation :

**Faculté (ou Institut) : Faculté de Technologie**

**Département : Département de Génie Mécanique**

**Références de l'arrêté d'habilitation de la licence (joindre copie de l'arrêté)  
N°334 le 08/09/2010**

## 2- Partenaires extérieurs:

**Autres établissements partenaires :** Faculté des sciences exactes

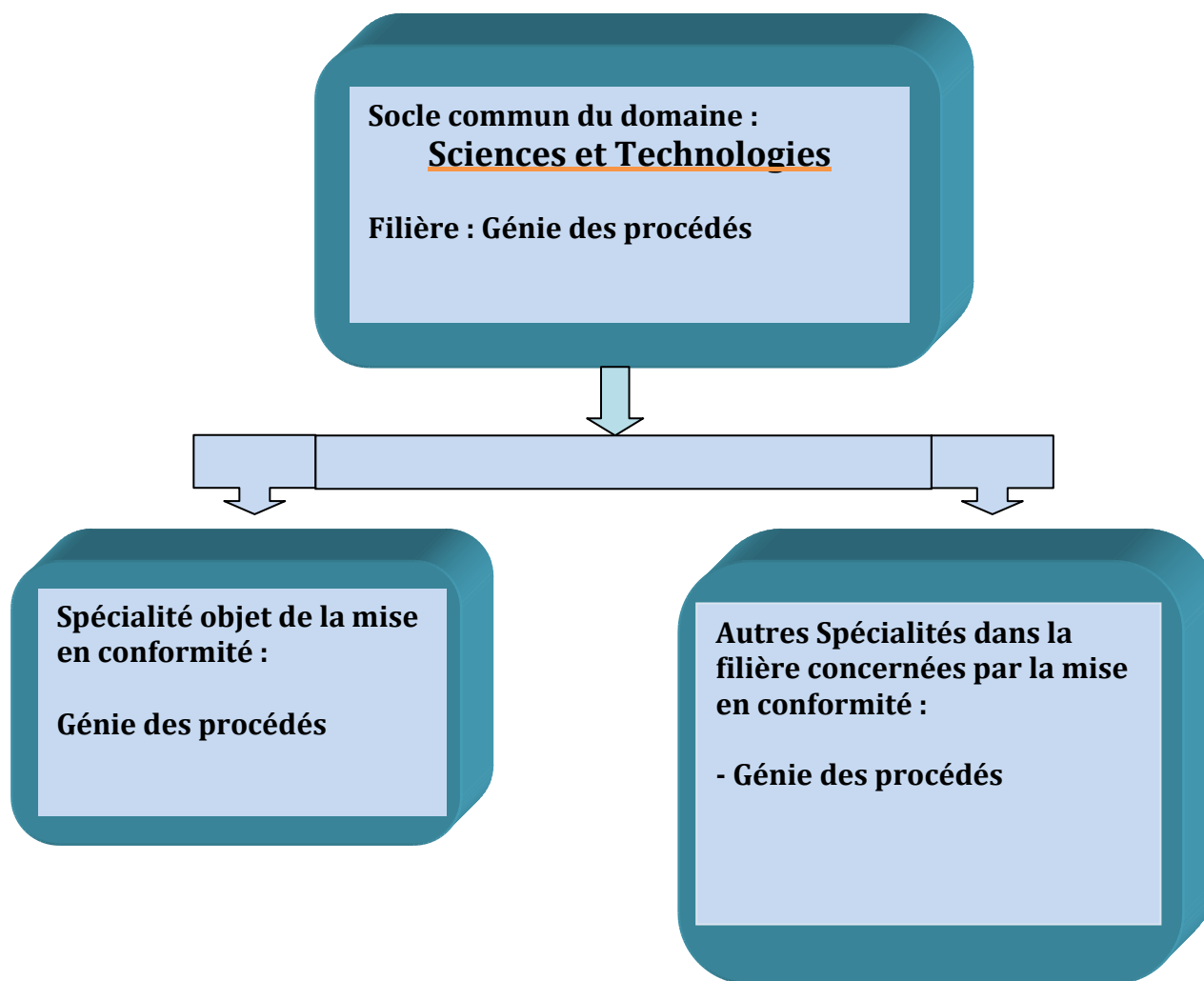
**Entreprises et autres partenaires socio-économiques :** STPM CHIALI ; SONATRACH ; LIND GAS ; Station de dessalement de Mostaganem ; Station de dessalement d'Ain Temouchent ; Station d'épuration de Sidi Bel Abbès

**Partenaires internationaux :**

### 3 – Contexte et objectifs de la formation

#### A – Organisation générale de la formation : position du projet

*Si plusieurs licences sont proposées ou déjà prises en charge au niveau de l'établissement (même équipe de formation ou d'autres équipes de formation), indiquer dans le schéma suivant, la position de ce projet par rapport aux autres parcours.*



## B - Objectifs de la formation:

Le Génie des Procédés est une filière importante dans le domaine des sciences et technologies (Domaine ST). En effet, cette filière, qui s'est développée, au départ, autour du Génie Chimique fondamental regroupe un éventail très large de spécialités (Génie Chimique, Génie de l'Environnement, Génie des Matériaux, Génie Pharmaceutique, Génie électrochimique, Cryogénie, Énergétique, Agro-alimentaire, etc.).

Le Génie des Procédés intervient de manière essentielle dans tous les procédés industriels de **transformation** de la matière et de l'énergie. A cet effet, il est capital de former des personnes capables de maîtriser les processus de transformation à l'échelle industrielle. Cette licence, dont le cursus contient les matières fondamentales de la filière (*chimie physique, opérations unitaires, phénomènes de transfert, réacteurs, etc.*) constitue une formation de base pour toutes les spécialités du Génie des Procédés.

A l'issue de cette formation pluridisciplinaire, les diplômés auront acquis des connaissances de base, non seulement en sciences fondamentales (*Maths, Physique, Chimie*), mais aussi en technologie et en procédés industriels (*Réacteurs, Process, Phénomènes de Transfert, Instrumentations, Installations industrielles etc.*) qui sont nécessaires à la compréhension du génie des procédés et de ses diverses applications.

Cette formation permet au diplômé de poursuivre non seulement les études et préparer différents masters spécialisés, mais également de s'intégrer rapidement dans le secteur socioéconomique.

## C – Profils et compétences visées:

Etant donné le caractère général de la licence qui constitue une formation de base de la filière devant permettre de préparer des masters dans les différentes options (*Génie de l'environnement, Génie pharmaceutique, Traitement des eaux, Génie électrochimique, Génie des polymères, Cryogénie etc.*), celle-ci vise à consolider les notions de base du génie des procédés.

A l'issue de la 3<sup>ème</sup> année (L3), le diplômé a acquis suffisamment de connaissances théoriques et pratiques (*Savoir et Savoir-faire*) qui lui permettent d'assimiler un quelconque procédé de transformation de la matière. Il est ainsi capable d'établir des bilans d'une transformation, dimensionner et contrôler des équipements et effectuer des mesures dans une chaîne de production et de traitement.

Les compétences acquises permettent d'intégrer différents secteurs industriels (*Industries chimiques, pharmaceutiques, électrochimiques, agro-alimentaires, matériaux, cosmétique, le traitement des eaux, la protection de l'environnement, etc.*), et de satisfaire la demande des besoins en cadres techniques.

## D – Potentialités régionales et nationales d'employabilité:

Le Génie des Procédés traite de l'industrialisation de la chimie et des procédés de transformation et de purification de la matière. Les domaines d'application se succèdent tout au long de la mise au point du procédé de fabrication : développement au laboratoire, échelle pilote, dimensionnement des appareillages, construction de l'unité puis son exploitation.

Ce parcours en génie des procédés vise à former des cadres polyvalents avec un savoir et un



savoir-faire qui leurs permettent de s'insérer à tous les niveaux du processus. Ils sont destinés à occuper des postes de Chargé d'Etudes, Chargé de Projet, Technicien de process, etc.

Ce parcours cible les grandes entreprises exerçant dans les domaines des procédés, de la chimie, de l'énergie et de l'environnement à l'échelle nationale, comme par exemple Sonatrach, Sonelgaz, ADE, les cimenteries, Saidal, etc. A l'échelle régionale, Il y a également un fort potentiel de débouchés au niveau du tissu des PME-PMI ayant des activités de bureaux d'études, de cabinets d'expertises, de transformation de matière, de traitement.

En effet, avec le cursus proposé dans le cadre de cette licence, les diplômés sont capables d'intégrer différents secteurs *Socio-économiques* :

- Enseignement technique dans le secondaire
- Les laboratoires de recherche
- les organismes publics
- Les bureaux d'études
- Le secteur industriel

Pour ce dernier secteur, ces diplômés constituent la colonne vertébrale de l'encadrement dans les unités de productions (*Industries Chimiques, Pétrochimie, Raffinage, Cimenterie, Traitement des Eaux, Technologie de fabrication des médicaments, Agro-Alimentaire, etc.*)

## E – Passerelles vers les autres spécialités:

Semestres 1 et 2 communs	
<u>Filière</u>	<u>Spécialité</u>
Aéronautique	Aéronautique
Génie civil	Génie civil
Génie climatique	Génie climatique
Génie maritime	Propulsion et Hydrodynamique navales
	Construction et architecture navales
Génie mécanique	Energétique
	Construction mécanique
	Génie des matériaux
Hydraulique	Hydraulique
Ingénierie des transports	Ingénierie des transports
Métallurgie	Métallurgie
Optique et mécanique de précision	Optique et photonique
	Mécanique de précision
Travaux publics	Travaux publics
Automatique	Automatique
Electromécanique	Electromécanique
	Maintenance industrielle
Electronique	Electronique
Electrotechnique	Electrotechnique
Génie biomédical	Génie biomédical
Génie industriel	Génie industriel
Télécommunication	Télécommunication
Génie des procédés	Génie des procédés
Génie minier	Exploitation des mines
	Valorisation des ressources minérales
Hydrocarbures	Hydrocarbures
Hygiène et sécurité industrielle	Hygiène et sécurité industrielle
Industries pétrochimiques	Raffinage et pétrochimie

Tableau des filières et spécialités du domaine Sciences et Technologies

Groupe de filières A Semestre 3 commun	
<u>Filière</u>	<u>Spécialité</u>
Automatique	Automatique
Electromécanique	Electromécanique
	Maintenance industrielle
Electronique	Electronique
Electrotechnique	Electrotechnique
Génie biomédical	Génie biomédical
Génie industriel	Génie industriel
Télécommunication	Télécommunication

Groupe de filières B Semestre 3 commun	
<u>Filière</u>	<u>Spécialité</u>
Aéronautique	Aéronautique
Génie civil	Génie civil
Génie climatique	Génie climatique
Génie maritime	Propulsion et Hydrodynamique navales
	Construction et architecture navales
Génie mécanique	Energétique
	Construction mécanique
	Génie des matériaux
Hydraulique	Hydraulique
Ingénierie des transports	Ingénierie des transports
Métallurgie	Métallurgie
Optique et mécanique de précision	Optique et photonique
	Mécanique de précision
Travaux publics	Travaux publics

Groupe de filières C Semestre 3 commun	
<u>Filière</u>	<u>Spécialité</u>
Génie des procédés	Génie des procédés
Génie minier	Exploitation des mines
	Valorisation des ressources minérales
Hydrocarbures	Hydrocarbures
Hygiène et sécurité industrielle	Hygiène et sécurité industrielle
Industries pétrochimiques	Raffinage et pétrochimie

Les filières qui présentent des enseignements de base communs entre elles (semestre 3) ont été rassemblées en 3 groupes : A, B et C. Ces groupes correspondent schématiquement aux familles de Génie électrique (Groupe A), Génie mécanique et Génie civil (Groupe B) et finalement Génie des procédés et Génie minier (Groupe C).

Cette licence offre des programmes d'enseignements pluridisciplinaires et transversaux :

Pluridisciplinaires, en ce sens que les enseignements dans cette spécialité sont identiques à 100 % pour les semestres 1 et 2 avec l'ensemble des spécialités du domaine Sciences et Technologies. D'autre part, les enseignements du semestre 3 pour l'ensemble des spécialités du même groupe de filières sont également identiques à 100 %.

Semestre	Groupe de filières	Enseignements communs
Semestre 1	A - B - C	(30 / 30) Crédits
Semestre 2	A - B - C	(30 / 30) Crédits
Semestre 3	A - B	(18 / 30) Crédits
	A - C	(18 / 30) Crédits
	B - C	(24 / 30) Crédits

De façon transversale, cette Licence offre le choix à l'étudiant de rejoindre, s'il exprime le désir et en fonction des places pédagogiques disponibles:

- Toutes les autres spécialités du domaine ST à l'issue du semestre 2.
- Toutes les spécialités du même groupe de filières à l'issue du semestre 3.
- Toutes les spécialités d'un autre groupe de filières à l'issue du semestre 3 (Sous conditions d'équivalence et d'avis de l'équipe de formation).
- Toutes les spécialités du même groupe de filières à l'issue du semestre 4 (Sous conditions d'équivalence et d'avis de l'équipe de formation).

### **Conditions d'accès en L3**

L'accès à la 3<sup>e</sup> année Licence(niveau L3) est garanti pour tout étudiant:

- ✓ ayant acquis les 120 crédits des semestres S1, S2, S3 et S4. Ou bien,
- ✓ ayant acquis au moins 90 crédits, à condition d'avoir validé:
  - 100 % des crédits des UEF et UEM des semestres 1 et 2, et
  - au moins 2/3 des crédits des matières formant les UEF des semestres 3 et 4, et
  - au moins 2/3 des crédits des matières formant les UEM des semestres 3 et 4.

### **F – Indicateurs de performance attendus de la formation:**

Toute formation doit répondre aux exigences de qualité d'aujourd'hui et de demain. A ce titre, pour mieux apprécier les performances attendues de la formation proposée d'une part et en exploitant la flexibilité et la souplesse du système LMD d'autre part, il est proposé pour cette licence un certain nombre de mécanismes pour évaluer et suivre le déroulement des enseignements, les programmes de la formation, les relations étudiant/enseignant et étudiant/administration, le devenir des diplômés de cette licence ainsi que les appréciations des partenaires de l'université quant à la qualité des diplômés recrutés et/ou des enseignements dispensés.

Les modalités d'évaluation peuvent être concrétisées par des enquêtes, des suivis sur terrain des étudiants en formation et des sondages auprès des étudiants recrutés et détenteurs de cette Licence ainsi qu'avec leurs employeurs.

Toute étude ou enquête ou manifestation fera ensuite l'objet d'un rapport qui sera diffusé et archivé.

### **1. Evaluation du déroulement de la formation :**

En plus des réunions ordinaires du comité pédagogique, une réunion à la fin de chaque semestre sera organisée. Elle regroupera les enseignants et des étudiants de la promotion afin de débattre des problèmes éventuellement rencontrés, des améliorations possibles à apporter aux méthodes d'enseignement en particulier et à la formation de la licence en général.

A cet effet, il est proposé ci-dessous une liste plus ou moins exhaustive sur les indicateurs et les modalités envisagées pour l'évaluation et le suivi de ce projet de formation par le comité pédagogique :

#### **En amont de la formation :**

- ✓ Taux d'étudiants ayant choisi cette Licence (Rapport offre / demande).
- ✓ Rapport entre la capacité d'encadrement et le nombre d'étudiants demandeurs de cette formation.
- ✓ Evolution du nombre des demandes d'inscription à cette licence au cours des années antérieures.
- ✓ Taux et qualité des étudiants qui choisissent cette licence.
- ✓ Participation aux actions d'accompagnement mises en place pour la promotion des spécialités de la filière (leurs objectifs, débouchés, ...) à l'intention des étudiants du socle commun.

#### **Pendant la formation :**

- ✓ Régularité des réunions des comités pédagogiques et archivage des procès-verbaux.
  - ✓ Inventaire des problèmes récurrents soulevés pendant ces réunions et non solutionnés.
  - ✓ Validation des propositions de Projets de Fin de Cycle au cours d'une réunion de l'équipe de formation.
  - ✓ Désignation d'un enseignant/médiateur/interlocuteur auprès des étudiants qui activera parallèlement et en dehors des réunions des comités pédagogiques :
- (Le médiateur est un enseignant, ayant le contact facile avec les étudiants et ouvert aux discussions, qui fera l'interface entre les étudiants et l'administration pour solutionner des problèmes critiques ou urgents qui peuvent éventuellement apparaître entre les étudiants et un enseignant).

#### **En aval de la formation :**

- ✓ Nombre et Taux de réussite des étudiants dans cette Licence.
- ✓ Nombre et Taux de réussite dans le passage d'un semestre à l'autre.
- ✓ Récompense et encouragement des meilleurs étudiants.
- ✓ Nombre et Taux de déperdition (échecs et abandons) des étudiants.
- ✓ Les causes d'échec des étudiants sont répertoriées.
- ✓ Organisation de séances de rattrapage à l'encontre des étudiants en difficulté.
- ✓ Des alternatives de réorientation sont proposées aux étudiants en situation d'échec.

- ✓ Nombre et Taux des étudiants issus de cette formation qui obtiennent leur diplôme dans des délais raisonnables.
- ✓ Nombre, Taux et qualité des étudiants issus de cette formation qui poursuivent leurs études en Masters.
- ✓ Nombre, Taux et qualité des étudiants issus de cette formation qui poursuivent leurs études en Doctorat.
- ✓ Enquête sur le Taux de satisfaction des étudiants sur les enseignements et les méthodes d'enseignement.
- ✓ Qualité des étudiants issus de cette formation qui obtiennent leur diplôme (critères de qualités à définir).

## **2. Evaluation du déroulement des programmes et des cours :**

Les enseignements dans ce parcours feront l'objet d'une évaluation régulière (bisannuelle ou triennale) par l'équipe de formation et seront ensuite adressés, à la demande, aux différentes institutions : Comité Pédagogique National du Domaine de Sciences et Technologies, Conférences Régionales, Vice-rectorat chargé de la pédagogie, Faculté, ...

De ce fait, un système d'évaluation des programmes et des méthodes d'enseignement pourra être mis en place basé sur les indicateurs suivants :

- ✓ Les salles pédagogiques sont équipées de matériels-supports à l'amélioration pédagogique (systèmes de projection (data shows), connexion wifi, ... etc.).
- ✓ Laboratoires pédagogiques disposant des équipements nécessaires en adéquation avec le contenu de la formation.
- ✓ Existence et utilisation de l'intranet au niveau des laboratoires pédagogiques et centres de calculs.
- ✓ Existence de logiciels anti-virus et logiciels pédagogiques au niveau des laboratoires pédagogiques et centres de calculs.
- ✓ Contrats de maintenance des moyens informatiques avec des fournisseurs.
- ✓ Formation du personnel technique sur les moyens informatiques et matériels pédagogiques.
- ✓ Existence d'une plate-forme de communication et d'enseignement dans laquelle les cours, TD et TP sont accessibles aux étudiants et leurs questionnements solutionnés.
- ✓ Les mémoires de Fin d'Etudes et/ou Fin de Cycles sont numérisés et disponibles.
- ✓ Formations d'appoint en langues étrangères au profit des étudiants disponibles.
- ✓ Taux de rénovation et d'utilisation du matériel pédagogique.
- ✓ Nombre de TPs réalisés ainsi que la multiplication du genre de TP par matière (diversité des TPs).
- ✓ Accès facile à la bibliothèque (Nombre d'espaces d'accès à la bibliothèque suffisants, accès à distance aux ouvrages en réseaux interne et externes, horaires d'ouverture étalés au-delà des horaires d'enseignement, ...)
- ✓ Nombre et Taux d'acquisition des ouvrages par la bibliothèque de l'établissement en rapport avec la spécialité.
- ✓ Taux d'utilisation des ouvrages, disponibles dans la bibliothèque de l'établissement, en rapport avec la spécialité.
- ✓ Adéquation des programmes par rapport aux besoins industriels et propositions de mise à jour.

- ✓ Implication des cadres professionnels dans l'enseignement (visite de l'entreprise, cours-séminaire assurés par des professionnels sur un sujet ou un aspect intéressant l'entreprise mais non pris en charge par les enseignements, ... etc.)
- ✓ Implication des professionnels dans la confection ou la modification d'une matière ou partie d'une matière d'enseignement (cours, TP) selon les besoins industriels.
- ✓ Inscription de nouveaux parcours de Masters, en aval de cette formation, dans le projet de l'établissement.
- ✓ Ouverture de nouveaux Masters en relation avec la spécialité.

### **3. Insertion des diplômés :**

Il sera créé un comité de coordination, composé des responsables de la formation et des membres de l'Administration, qui sera principalement chargé du suivi de l'insertion des diplômés de la filière dans la vie professionnelle, de constituer un fichier de suivi des étudiants sortants diplômés de la filière, de recenser et/ou mettre à jour les potentialités économiques et industrielles existantes au niveau régional et national, d'anticiper et susciter de nouveaux métiers en relation avec la filière en association avec la chambre de commerce, les différentes agences de soutien à l'emploi, les opérateurs publics et privés, ... etc., de participer à toute action concernant l'insertion professionnelle des diplômés (organisation de manifestations avec les opérateurs socio-économiques).

Pour mener à bien ces missions, ce comité aura toute latitude pour effectuer ou commander une quelconque étude ou enquête sur l'emploi et le post-emploi des diplômés.

Ci-après, une liste d'indicateurs et de modalités qui pourraient être envisagés pour évaluer et suivre ce projet :

#### **Insertion professionnelle des diplômés :**

- ✓ Taux de recrutement des diplômés dans la vie professionnelle dans un poste en relation directe avec la formation.
- ✓ Possibilité de recrutement dans différents secteurs en relation avec l'intitulé de la formation.
- ✓ Recrutement des diplômés de cette Licence dans d'autres secteurs.
- ✓ Nature des emplois occupés par les étudiants à la fin de leurs études.
- ✓ Nombre et taux des étudiants sortants de cette formation occupant des postes de responsabilité dans les entreprises.
- ✓ Diversité des débouchés.
- ✓ Degré d'adaptation du diplômé recruté dans le milieu du travail.
- ✓ Réussite des candidats dans l'insertion professionnelle.
- ✓ La vitesse d'absorption des diplômés dans le monde du travail.
- ✓ Constitution d'un fichier des diplômés de la filière.
- ✓ Installation d'une association des anciens diplômés de la filière.
- ✓ Organisation de formations spécifiques à l'intention des étudiants diplômés pour réussir aux concours de recrutement.
- ✓ Disponibilité de l'information sur les postes d'emploi éventuels dans la région.
- ✓ Potentialités implicites à cette formation à la création d'entreprises.
- ✓ Formation d'appoint sur l'entrepreneuriat dispensé.
- ✓ Création de petites entreprises par les diplômés de la spécialité.

#### **Intérêt porté par le professionnel à la spécialité :**

- ✓ Degré de satisfaction des employeurs potentiels.
- ✓ Intérêt porté par les employeurs à la spécialité.
- ✓ Pertinence de la spécialité pour le monde du travail.

- ✓ Enquête sur l'évolution des métiers/emplois dans le domaine de la filière.
- ✓ Pérennité et consolidation des relations avec les industriels en particulier à la suite des stages de fin de cycle.
- ✓ Suivi des conventions (Université/Entreprise) et évaluation des relations entre l'entreprise et l'université.
- ✓ Organisation de manifestations (journées ouvertes, Forums, workshop) avec les opérateurs socio-économiques concernant l'insertion professionnelle des diplômés.



#### 4 - Moyens humains disponibles :

A : Capacité d'encadrement (exprimée en nombre d'étudiants qu'il est possible de prendre en charge) :

Nombre d'étudiants: 30

B : Equipe pédagogique interne mobilisée pour la spécialité : (A renseigner et faire viser par la faculté ou l'institut)

Nom, prénom	Diplôme graduation	Diplôme de spécialité (Magister, doctorat)	Grade	Matière à enseigner	Emargement
Laouedj Samir	Ingénieur d'état en génie mécanique	Doctorat en Energétique	MCA	Transfert de Matière	
Derras Mokhtar	Ingénieur d'état en génie mécanique	Doctorat en Sciences des matériaux	MCA	Transfert de Chaleur, thermodynamique, Projet professionnel et gestion d'entreprise	
BenbarekSmail	Ingénieur d'état en génie mécanique	Doctorat en Sciences des matériaux	Prof	Transfert de Quantité de Mouvement	
Belhouari Mohammed	Ingénieur d'état en génie mécanique	Doctorat en Sciences des matériaux	Prof	Corrosion, Projet professionnel et gestion d'entreprise	
Dra Rafik	Ingénieur d'état en chimie industrielle	Magister en Chimie	MAA	TP Génie chimique 1, procédés pharmaceutiques, Projet professionnel et gestion d'entreprise	
Mejahdi Malika	Ingénieur d'état en génie Chimique	Magister en génie des procédés	MAA	TP Chimie Physique 1, Simulateurs de procédés, Opérations unitaires	
Ramdani Nadia			MAA	Techniques d'analyse, Pollution : Air, eau, sol, Projet professionnel et gestion d'entreprise	
ZenaseniMounya	DES Chimie	Magister en Chimie	MAA	TP chimie physique 2 et génie chimique 2, Projet professionnel et gestion d'entreprise	
Taleb Zoubida	DES Chimie	Magister en Chimie	MAA	TP chimie physique 2 et génie chimique 2, Projet professionnel	

				et gestion d'entreprise	
<b>Ouazani Fouzia</b>	<b>Ingénieur d'état en génie des procédés</b>	<b>Magister en génie des procédés</b>	<b>MAA</b>	TP Génie chimique 1, Procédés agro-alimentaires, Procédés cryogéniques, Projet professionnel et gestion d'entreprise	
<b>MahidaBadra</b>	<b>Ingénieur d'état en génie Chimique</b>	<b>Magister en génie des procédés</b>	<b>MAA</b>	TP Chimie Physique 1, Simulateurs de procédés, Réacteurs homogènes, Bilans macroscopiques	
<b>BelabbesBaghdad</b>	<b>Ingénieur d'état en Electrotechnique</b>	<b>Doctorat en Electrotechnique</b>	<b>Prof</b>	Instrumentation –capteurs, Projet professionnel et gestion d'entreprise	

Visa du département

Visa de la faculté ou de l'institut

C : Equipe pédagogique externe mobilisée pour la spécialité : (A renseigner et faire viser par la faculté ou l'institut)

Nom, prénom	Etablissement de rattachement	Diplôme graduation	Diplôme de spécialité (Magister, doctorat)	Grade	Matière à enseigner	Emargement
<b>Kacha Smail</b>	<b>Faculté des</b>	DES en Chimie	Doctorat d'état en	<b>Prof</b>	Phénomènes de surface	

	<b>sciences exactes</b>		Génie des procédés		et catalyse hétérogène, Projet professionnel et gestion d'entreprise	
<b>Zouaoui Rabah Mustapha</b>	<b>Faculté des sciences exactes</b>	DES en Chimie	Doctorat en Chimie	<b>MCA</b>	Projet professionnel et gestion d'entreprise	
<b>BelbiaSohbi</b>	<b>Faculté des sciences exactes</b>	DES en Chimie	Doctorat en Chimie	<b>MCA</b>	Projet professionnel et gestion d'entreprise	
<b>Leboukh Abdelkader</b>	<b>Faculté des sciences exactes</b>	DES en Chimie	Magister en Chimie	<b>MAA</b>	Cinétique et catalyse homogène, Projet professionnel et gestion d'entreprise	
<b>MemouHakima Cherifa</b>	<b>Faculté des sciences exactes</b>	DES en Chimie	Doctorat en Chimie	<b>MCB</b>	Projet professionnel et gestion d'entreprise	
<b>BelaidKumar Djamel</b>	<b>Faculté des sciences exactes</b>	DES en Chimie	Doctorat en Chimie	<b>MCB</b>	Electrochimie, Projet professionnel et gestion d'entreprise	
<b>BoudouaiaNacer</b>	<b>Faculté des sciences exactes</b>	DES en Chimie	Magister en Chimie	<b>MAA</b>	Cinétique et catalyse homogène, Projet professionnel et gestion d'entreprise	

Visa du département

Visa de la faculté ou de l'institut

D : Synthèse globale des ressources humaines mobilisées pour la spécialité (L3) :

Grade	Effectif Interne	Effectif Externe	Total
Professeurs	03	01	04
Maîtres de Conférences (A)	01	02	03
Maîtres de Conférences (B)	01	02	03
Maître Assistant (A)	07	01	08
Maître Assistant (B)	00	00	00
Autre (*)	04	04	08
Total	16	10	26

(\*) Personnel technique et de soutien

5 – Moyens matériels spécifiques à la spécialité

**A- Laboratoires Pédagogiques et Equipements :Fiche des équipements pédagogiques existants pour les TP de la formation envisagée (1 fiche par laboratoire)**

**Intitulé du laboratoire : Laboratoire de mécanique des fluides**

**Capacité en étudiants : 40**

N°	Intitulé de l'équipement	Nombre	Observations
	Viscosimètre Rotatif	01	
	Banc Statique de fluide (Centre de Poussée sur parois plane+ Mesure de pression + Stabilité des corps flottants)	01	
	Banc de mesure de débit	01	
	Banc d'un écoulement dans un venturi	01	
	Banc d'écoulement à travers un orifice	01	
	Banc d'étude des écoulements à surface libre	01	
	Banc de mesure des pertes de charges	01	
	Banc d'étude d'un écoulement autour d'un obstacle	01	
	Banc de mesure analogique et rhéo-électrique	01	
	Banc pour lubrification (palier Michel)	01	
	Banc pour palier à air	01	
	Banc d'une soufflerie	01	
	Hélice d'un hélicoptère	01	

**Intitulé du laboratoire : Laboratoire de Chimie**

**Capacité en étudiants : 40**

N°	Intitulé de l'équipement	Nombre	Observations
	Béchers de 100 ml.	10	
	Burettes de 25 ml.	10	
	Petits entonnoirs coniques.	10	
	Erlenmeyers de 100 et 250ml.	10	
	Colonnes à distiller.	10	
	Fioles jaugées de 50, 100 et 250 ml.	20	
	Pipettes jaugées et graduée de 10 et 20 ml.	10	
	Pro pipettes. (poires à pipeter).	10	
	Ballons tricol.	05	
	Porte-tubes.	05	
	Thermomètres au 1/10 de degré Celsius. (-10°C à 110°C)	10	
	Tubes à essai.	10	
	Pissettes de 500 ml.	05	
	Papier filtre. Papier Joseph		
	Flacons compte gouttes.	05	
	Agitateurs magnétiques et barreaux aimantés.	05	
	Eprouvette graduée de 100 et 250 ml	10	
	Verres de montre Statifs(supports),pincés, noix et élévateur (valet).	10	
	pH-mètres avec électrodes combinées (verre + calomel) et attaches pour électrodes.	05	
	Calorimètres de laboratoire (vase Dewar avec couvercle isolant).	03	
	Chronomètres.	03	
	Balances analytiques électroniques.	03	
	Bain-marie électrique	03	
	Chauffes ballon	02	
	Appareil de distillation.	02	
	Tubes de vaseline (graisse)	05	
	Conductimètres + cellules conductimétriques.	05	
	Solutions tampons pour l'étalonnage du pH-mètre (pH=7 et pH=4).		
	Solutions étalons pour le conductimètre (KClaq).		
	Indicateurs colorés pour le dosage.		
	Barreau aimanté		
	Inspectrophotomètre UV-visible		
	Fiole jaugée 50ml/100ml/250ml	01	
	Spectrophotomètre transformée de fourier (Infra rouge)	01	
	Viscomètre	01	
	centrifugeuse	01	
	Banc vibrant	01	

**Intitulé du laboratoire : Laboratoire des énergies renouvelables**

**Capacité en étudiants : 40**

*Intitulé de la Licence: Génie des procédés*

*Année: 2014-2015*

N°	Intitulé de l'équipement	Nombre	Observations
01	Echangeur de chaleur	01	
02	Banc d'essai d'une pompe à chaleur.	01	
03	Banc d'essai d'un capteur plan.	01	
04	Banc d'essai de chauffage et climatisation.	01	Disponible

**Intitulé du laboratoire : Laboratoire de thermique**

**Capacité en étudiants : 40**

N°	Intitulé de l'équipement	Nombre	Observations
01	Appareil de rayonnement.	01	
02	Appareil de convection.	01	
03	Appareil de conduction.	01	Disponible

**Intitulé du laboratoire : Laboratoire de conversion d'énergie et thermodynamique**

**Capacité en étudiants : 40**

N°	Intitulé de l'équipement	Nombre	Observations
01	Banc de séchage.	01	
02	Turbine à gaz.	01	
03	Banc du cycle frigorifique.	01	
04	Banc d'essai de combustion	01	
05	Dispositif de mesure de température.	01	

B- Terrains de stage et formations en entreprise:(voir rubrique accords/conventions)

Lieu du stage	Nombre d'étudiants	Durée du stage
STPM CHIALI	15	15jours
Station d'épuration de Sidi Bel Abbes	15	15jours
LindGas	10	15jours
Station de dessalement de Mostaganem	10	15jours
Station de dessalement d'Ain Temouchent	10	15jours
Raffinerie D'arzew	10	15jours


C- Documentation disponible au niveau de l'établissement spécifique à la formation proposée(Champ obligatoire) :

- 1- Transfert de chaleur (J.Crabol) Masson.
- 2- Transfert de chaleur (J.Taine) Dunod.
- 3- Echanges thermiques (J.Padet) Masson.
- 4- Thermodynamique (P.Roux) Ellipses.
- 5- Manuel des industries thermiques et aérauliques (COSTIC) Dunod.
- 6- Transferts thermiques : introduction aux sciences des transferts (J.Taine) Dunod.
- 7- Chaleur et thermodynamique (M.Chabanel) Ellipses.
- 8- Thermodynamique appliquée (G.Van Wyler) Renouveau Pédagogique.
- 9- Thermodynamique (M.Bertin) Dunod.
- 10- Travaux Dirigés de thermodynamique (M.Coulombeau) Ellipses.
- 11- Méthodes Numériques appliquées (M.Boumahrat). OPU.
- 12- Mthématiques Analyse (J.Bass) Masson.
- 13- Méthodes Numériques (J.Kuntzmann) Hermann.
- 14- Méthodes Numériques (N.Bakhvalov) MIR.
- 15- Analyse Numérique (K.Arbenz) Romandes.
- 16- Cours élémentaire de Mathématiques supérieurs (J.Quinet) Dunod.
- 17- Méthode Des éléments finis (T.Gmur) Romandes.
- 18- Calculs différentiel et intégral (R.Noel) Gaetin Morin.
- 19- Calcul Matriciel (C.Gilormini) Masson
- 20- Equations aux dérivées partielles : Exercices Résolus (A.Martin) Dunod.
- 21- Thermodynamique (M.Bertin) Dunod.
- 22- Mécanique des fluides (E.A.Brun) Dunod.
- 23- Nouveaux Systèmes Energétiques (J.Bonnin) Eyrolles.
- 24- Ecoulement non permanent dans les gazoducs (H.Pascal) Technip.
- 25- Eléments de Thermocinétique (J.Martinet) Tec et Doc.
- 26- La réaction chimique (P.Laszlo) Hermann.
- 27- Chimie (A.Fournier) C.E. et INC.
- 28- Cinétique chimique et structure de la matière (P.Morlaes) Vuibert.
- 29- Chimie organique : 2-réaction (N.L.Allinger) Ediscience.
- 30- Chimie Organique Industrielle (Weissermel) Deboeck.
- 31- Machines Electriques (A.Ivanov, S.Molenski) MIR
- 32- Cours d'électrotechnique (C.I.Toussaint) MIR
- 33- Electrotechnique à l'usage des ingénieurs (A.Fouille) Dunod.
- 34- Memento d'électricité Industrielle (E.Engel) Delta.
- 35- Equipements et Circuits électriques (F.Touache) Foucher.
- 36- Le schéma en Electrotechnique (A.Bianciotto) Delagrave.
- 37- Etude des circuits Electriques (J.Lagasse) Eyrolles.
- 38- Exercices d'automatique. (M.Rivoire) CHIHAB.
- 39- Cours d'automatique (M.Rivoire) CHIHAB.
- 40- Régulation automatique (L.Maret) Romandes.
- 41- Schémas d'électricité et d'automatique industrielle (J.Barry) Eyrolles.
- 42- Cours d'automatique (J.mainguenaud) Masson.
- 43- Automatique appliquée (E.Dieulesaint) Masson.



- 44- Systèmes automatiques (P-J.Barre) Ellipses.
- 45- Automatique de base (P.Siarry) Ellipses.
- 46- Automatic control systems (B.C.Kuo) Prentice-Hall.
- 47- Systèmes asservis (J.J.Distefano) MC Grawhill.
- 48- Préparer un programme pour un ordinateur (D-A-A-EL Saoud) Rateb.
- 49- Matlab/Simulink (S.Leballos) Ellipses.
- 50- Aide mémoire Matlab (J.T.Lapreste) Ellipses.
- 51- Introduction au Matlab (J.T.Lapreste) Ellipses.
- 52- Fortran IV (M.Dreyfus) Dunod.
- 53- Programmation Fortran (S.Lipschutz) MC Grawhill

D- Espaces de travaux personnels et TIC disponibles au niveau du département et de la faculté :

- Bibliothèque de la faculté.
- Bibliothèque centrale.
- Laboratoires pédagogiques.
- 4 Centres de calcul

## **II – Fiches d'organisation semestrielles des enseignements de la spécialité**

**Semestre 1**

Unité d'enseignement	Matières	Crédits	Coefficient	Volume horaire hebdomadaire			Volume Horaire Semestriel (15 semaines)	Travail Complémentaire en Consultation (15 semaines)	Mode d'évaluation	
	Intitulé			Cours	TD	TP			Contrôle Continu	Examen
UE Fondamentale Code : UEF 1.1 Crédits : 18 Coefficients : 9	Mathématiques 1	6	3	3h00	1h30		67h30	82h30	40%	60%
	Physique 1	6	3	3h00	1h30		67h30	82h30	40%	60%
	Structure de la matière	6	3	3h00	1h30		67h30	82h30	40%	60%
UE Méthodologique Code : UEM 1.1 Crédits : 9 Coefficients : 5	TP Physique 1	2	1			1h30	22h30	27h30	100%	
	TP Chimie 1	2	1			1h30	22h30	27h30	100%	
	Informatique 1	4	2	1h30		1h30	45h00	55h00	40%	60%
	Méthodologie de la rédaction	1	1	1h00			15h00	10h00		100%
UE Découverte Code : UED 1.1 Crédits : 1 Coefficients : 1	Les métiers en sciences et technologies 1	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
UE Transversale Code : UET 1.1 Crédits : 2 Coefficients : 2	Langue étrangère 1 (Français et/ou anglais)	2	2	3h00			45h00	05h00		100 %
<b>Total semestre 1</b>		<b>30</b>	<b>17</b>	<b>16h00</b>	<b>4h30</b>	<b>4h30</b>	<b>375h00</b>	<b>375h00</b>		

**Semestre 2**

Unité d'enseignement	Matières	Crédits	Coefficient	Volume horaire hebdomadaire			Volume Horaire Semestriel (15 semaines)	Travail Complémentaire en Consultation (15 semaines)	Mode d'évaluation	
	Intitulé			Cours	TD	TP			Contrôle Continu	Examen
UE Fondamentale Code : UEF 1.2 Crédits : 18 Coefficients : 9	Mathématiques 2	6	3	3h00	1h30		67h30	82h30	40%	60%
	Physique 2	6	3	3h00	1h30		67h30	82h30	40%	60%
	Thermodynamique	6	3	3h00	1h30		67h30	82h30	40%	60%
UE Méthodologique Code : UEM 1.2 Crédits : 9 Coefficients : 5	TP Physique 2	2	1			1h30	22h30	27h30	100%	
	TP Chimie 2	2	1			1h30	22h30	27h30	100%	
	Informatique 2	4	2	1h30		1h30	45h00	55h00	40%	60%
	Méthodologie de la présentation	1	1	1h00			15h00	10h00		100%
UE Découverte Code : UED 1.2 Crédits : 1 Coefficients : 1	Les métiers en sciences et technologies 2	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
UE Transversale Code : UET 1.2 Crédits : 2 Coefficients : 2	Langue étrangère 2 (Français et/ou anglais)	2	2	3h00			45h00	05h00		100 %
<b>Total semestre 2</b>		<b>30</b>	<b>17</b>	<b>16h00</b>	<b>4h30</b>	<b>4h30</b>	<b>375h00</b>	<b>375h00</b>		

**Semestre 3**

Unité d'enseignement	Matières	Crédits	Coefficient	Volume horaire hebdomadaire	Volume Horaire	Travail Complémentaire	Mode d'évaluation
----------------------	----------	---------	-------------	-----------------------------	----------------	------------------------	-------------------

	Intitulé			Cours	TD	TP	Semestriel (15 semaines)	en Consultation (15 semaines)	Contrôle Continu	Examen
UE Fondamentale Code : UEF 2.1.1 Crédits : 10 Coefficients : 5	Mathématiques 3	6	3	3h00	1h30		67h30	82h30	40%	60%
	Ondes et vibrations	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
UE Fondamentale Code : UEF 2.1.2 Crédits : 8 Coefficients : 4	Electronique fondamentale 1	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
	Electrotechnique fondamentale 1	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
UE Méthodologique Code : UEM 2.1 Crédits : 9 Coefficients : 5	Probabilités et statistiques	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
	Informatique 3	2	1			1h30	22h30	27h30	100%	
	TP Electronique 1 et électrotechnique 1	2	1			1h30	22h30	27h30	100%	
	TP Ondes et vibrations	1	1			1h00	15h00	10h00	100%	
UE Découverte Code : UED 2.1 Crédits : 2 Coefficients : 2	Etat de l'art du génie électrique	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
	Energies et environnement	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
UE Transversale Code : UET 2.1 Crédits : 1 Coefficients : 1	Anglais technique	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
<b>Total semestre 3</b>		<b>30</b>	<b>17</b>	<b>13h30</b>	<b>7h30</b>	<b>4h00</b>	<b>375h00</b>	<b>375h00</b>		

**Semestre 4**

Unité d'enseignement	Matières	Crédits	ffici	Volume horaire hebdomadaire	Volume Horaire	Travail Complémentaire	Mode d'évaluation
----------------------	----------	---------	-------	-----------------------------	----------------	------------------------	-------------------

	Intitulé			Cours	TD	TP	Semestriel (15 semaines)	en Consultation (15 semaines)	Contrôle Continu	Examen
UE Fondamentale Code : UEF 2.2.1 Crédits : 10 Coefficients : 5	Electrotechnique fondamentale 2	6	3	3h00	1h30		67h30	82h30	40%	60%
	Logique combinatoire et séquentielle	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
UE Fondamentale Code : UEF 2.2.2 Crédits : 8 Coefficients : 4	Méthodes numériques	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
	Théorie du signal	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
UE Méthodologique Code : UEM 2.2 Crédits : 9 Coefficients : 5	Mesures électriques et électroniques	3	2	1h30		1h00	37h30	37h30	40%	60%
	TP Electrotechnique fondamentale 2	2	1			1h30	22h30	27h30	100%	
	TP Logique combinatoire et séquentielle	2	1			1h30	22h30	27h30	100%	
	TP Méthodes numériques	2	1			1h30	22h30	27h30	100%	
UE Découverte Code : UED 2.2 Crédits : 2 Coefficients : 2	Production de l'énergie électrique	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
	Sécurité électrique	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
UE Transversale Code : UET 2.2 Crédits : 1 Coefficients : 1	Techniques d'expression et de communication	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
<b>Total semestre 4</b>		<b>30</b>	<b>17</b>	<b>13h30</b>	<b>6h00</b>	<b>5h30</b>	<b>375h00</b>	<b>375h00</b>		

**Semestre 5**

Unité d'enseignement	Matières	Crédits	Coefficient	Volume horaire hebdomadaire			Volume Horaire Semestriel (15 semaines)	Travail Complémentaire en Consultation (15 semaines)	Mode d'évaluation	
	Intitulé			Cours	TD	TP			Contrôle Continu	Examen
UE Fondamentale Code : UEF 3.1.1 Crédits : 10 Coefficients : 5	Transfert de Chaleur	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
	Transfert de Matière	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
	Transfert de Quantité de Mouvement	2	1	1h30			22h30	27h30	40%	60%
UE Fondamentale Code : UEF 3.1.2 Crédits : 8 Coefficients : 4	Electrochimie	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
	Instrumentation -capteurs	2	1	1h30			22h30	27h30		100%
	Cinétique et catalyse homogène	2	1	1h30			22h30	27h30		100%
UE Méthodologique Code : UEM 3.1 Crédits : 9 Coefficients : 5	Techniques d'analyse	3	2	1h30		1h00	37h30	37h30	40%	60%
	TP Chimie Physique 1	2	1			1h30	22h30	27h30	100%	
	TP Génie chimique 1	2	1			1h30	22h30	27h30	100%	
	Simulateurs de procédés	2	1			1h30	22h30	27h30	100%	
UE Découverte Code : UED 3.1 Crédits : 2 Coefficients : 2	procédés pharmaceutiques	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
	Procédés agro-alimentaires	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
UE Transversale Code : UET 3.1 Crédits : 1 Coefficients : 1	Pollution : Air, eau, sol	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
<b>Total semestre 5</b>		<b>30</b>	<b>17</b>	<b>15h00</b>	<b>4h30</b>	<b>5h30</b>	<b>375h00</b>	<b>375h00</b>		

**Semestre 6**

Unité d'enseignement	Matières	Crédits	Coefficient	Volume horaire hebdomadaire			Volume Horaire Semestriel (15 semaines)	Travail Complémentaire en Consultation (15 semaines)	Mode d'évaluation	
	Intitulé			Cours	TD	TP			Contrôle Continu	Examen
UE Fondamentale Code : UEF 3.2.1 Crédits : 10 Coefficients : 5	Opérations unitaires	6	3	3h00	1h30		67h30	82h30	40%	60%
	Thermodynamique des équilibres	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
UE Fondamentale Code : UEF 3.2.2 Crédits : 8 Coefficients : 4	Réacteurs homogènes	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
	Phénomènes de surface et catalyse hétérogène	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
UE Méthodologique Code : UEM 3.2 Crédits : 9 Coefficients : 5	Projet de Fin de Cycle	4	2			3h00	45h00	55h00	100%	
	Bilans macroscopiques	3	2	1h30	1h30		37h30	37h30	40%	60%
	TP chimie physique 2 et génie chimique 2	2	1			1h00	22h30	27h30	100%	
UE Découverte Code : UED 3.2 Crédits : 2 Coefficients : 2	Procédés cryogéniques	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
	Corrosion	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
UE Transversale Code : UET 3.2 Crédits : 1 Coefficients : 1	Projet professionnel et gestion d'entreprise	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
<b>Total semestre 6</b>		<b>30</b>	<b>17</b>	<b>13h30</b>	<b>7h30</b>	<b>4h00</b>	<b>375h00</b>	<b>375h00</b>		

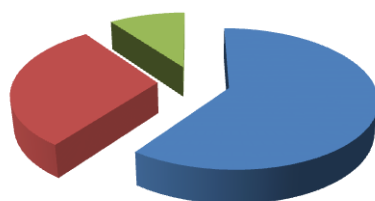
Les modes d'évaluation présentés dans ces tableaux, ne sont données qu'à titre indicatif, l'équipe de formation de l'établissement peut proposer d'autres pondérations.



## Récapitulatif global de la formation :

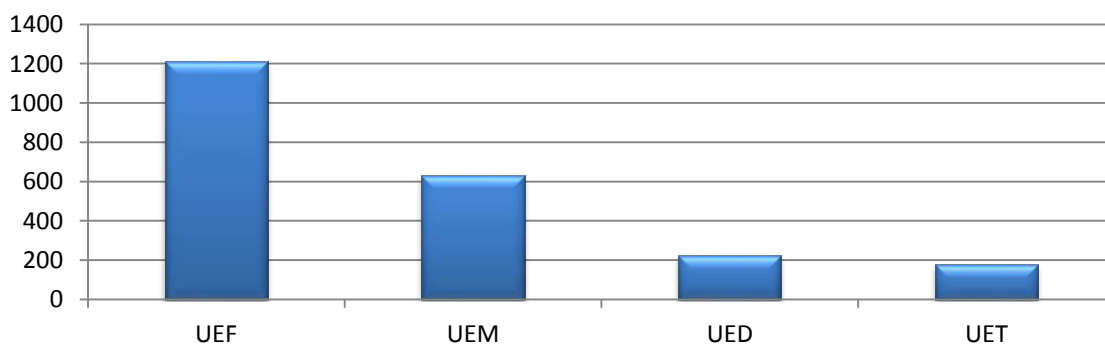
VH \ UE	UEF	UEM	UED	UET	Total
Cours	742h30	165h00	225h00	180h00	1312h30
TD	472h30	45h00	---	---	517h30
TP	---	420h00	---	---	420h00
Travail personnel	1485h00	720h00	25h00	20h00	2250h00
Autre (préciser)	---	---	---	---	---
Total	2700h00	1350h00	250h00	200h00	4500h00
Crédits	108	54	10	8	180
% en crédits pour chaque UE	60 %	30 %	10 %		100 %

### Crédites des unités d'enseignement

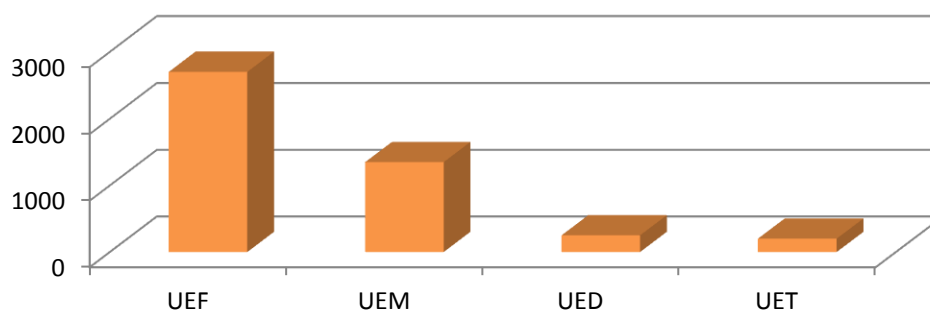


- Unités Fondamentales 60%
- Unités méthodologiques 30%
- Unités de découverte et transversales 10%

### Volume horaire présentiel



### Volume horaire globale



### **III - Programme détaillé par matière des semestres S5 et S6**

**Semestre :5****Unité d'enseignement : UEF 3.1.1****Matière1 : Transfert de Chaleur****VHS: 45h00 (Cours: 1h30, TD: 1h30)****Crédits : 4****Coefficient : 2****Objectifs de l'enseignement:**

- Etude des différents modes de transfert : conduction, convection et rayonnement.
- Applications des lois régissant ces différents types de transfert.

**Connaissances préalables recommandées:**

Thermodynamique, Equations différentielles.

**Contenu de la matière:****Chapitre 1 :****(7 semaines)**

Transfert de chaleur par conduction: Cas: mur simple, murs composites, couche cylindrique, couches cylindriques composites; Calorifugeage des couches cylindriques; Calorifugeage des couches sphériques.

**Chapitre 2 :****(5 semaines)**

Transfert de chaleur par convection : Définitions ; Expression du flux de chaleur ; Calcul du flux de chaleur en convection naturelle ; Calcul du flux de chaleur en convection forcée.

**Chapitre 3 :****(3 semaines)**

Transfert de chaleur par rayonnement: Lois du rayonnement;Loi de Lambert;Loi de Kirchhoff; Rayonnement des corps noirs; Rayonnement des corps non noirs; Rayonnement réciproque de plusieurs surfaces.

**Mode d'évaluation :**

Contrôle continu: 40% ; Examen: 60%.

**Références bibliographiques:**

1. J. Krabol, « Transfert de chaleur », Masson, 1990.
2. Martin Becker, "Heat transfer: a modern approach". Plenum, 1986.
3. J.F. Sacadura, « Initiation au transfert thermique », TEC-DOC, 1980.
4. Pierre Wuithier, « Le pétrole, raffinage et génie chimique ».

**Semestre :5****Unité d'enseignement : UEF 3.1.1****Matière2 : Transfert de matière****VHS: 45h00 (Cours: 1h30, TD: 1h30)****Crédits : 4****Coefficient : 2****Objectifs de l'enseignement:**

Comprendre les mécanismes et le formalisme permettant de décrire le transfert de matière ;  
Savoir écrire un bilan matière nécessaire au calcul des équipements.

**Connaissances préalables recommandées:**

Thermodynamique ; Cinétique chimique ; Equations différentielles.

**Contenu de la matière:****Chapitre 1 :****(3 semaines)**

Mécanisme de transfert de la matière : Introduction ; Transfert diffusif : la loi de Fick ; Définition de la diffusion moléculaire ; Notion de densité de flux de matière ; Définition des vitesses moyennes massique et molaire ; Transfert convectif ; Transfert combiné : Diffusion + Convection.

**Chapitre 2 :****(3 semaines)**

Estimation des coefficients de diffusion ; Coefficients de diffusion (phase gazeuse, phase liquide) pour les systèmes gazeux multicomposants (Equation de Stefan Maxwell) ; Ordre de grandeur des coefficients de diffusion dans les différents milieux (gaz, liquides, solides) ; Coefficients de diffusion dans les solides poreux ; Notion de coefficients de diffusion effectifs.

**Chapitre 3 :****(5 semaines)**

Description du transfert de matière : Bilan matière-Equation de continuité ; Rappels sur les opérateurs gradients et divergence d'un vecteur ; Bilan de la masse totale sur un élément de volume fixe ; Bilan de la masse d'un constituant  $i$  sur un élément de volume fixe ; Conditions aux limites et condition initiale ; Transfert diffusif en régime permanent : Diffusion d'un gaz à travers un film gazeux stagnant ; Diffusion équimolaire ; Transfert diffusif transitoire (*Présenter l'équation de continuité sans la résolution mathématique*) ; Transfert diffusif avec réaction chimique homogène et hétérogène ; Applications pour différentes géométries (plan, cylindre, sphère).

**Chapitre 4 :****(4 semaines)**

Transfert de matière à une interface (entre phases) ; Théorie des 2 films, de pénétration, de renouvellement de surface ; Coefficient de transfert de matière ; Notion d'analyse dimensionnelle : Théorème de  $\pi$ - Buckingham ; Nombres sans dimensions relatifs au transfert de matière (Sherwood, Reynolds, Schmidt) ; Estimations des coefficients de transfert de matière (corrélations adimensionnelles).

**Mode d'évaluation :**

Contrôle continu: 40% ; Examen: 60%.

**Références bibliographiques:**

1. Bird, Stewart, Lightfoot, "Transport phenomena », Second Edition, J Wiley, 2002.
2. Treybal, « Mass transfer operations », Mc Graw-Hill.

**Semestre :5****Unité d'enseignement : UEF 3.1.1****Matière3 : Transfert de quantité de mouvement****VHS: 22h30 (Cours: 1h30)****Crédits : 2****Coefficient : 1****Objectifs de l'enseignement:**

Apprendre à analyser les problèmes typiques rencontrés en mécanique des fluides (énoncé du problème, formulation et solution analytique) ;

Faire des bilans de quantité de mouvement et d'énergie mécanique pour des systèmes simples unidirectionnels ;

Obtenir le profil de vitesse et en déduire les autres quantités d'intérêt (débits, forces, pertes de charge, etc.).

**Connaissances préalables recommandées:**

Bases en mathématiques ; Notions en MDF.

**Contenu de la matière:****Chapitre 1 :****(3 semaines)**

Rappels : A- Propriétés des fluides : Grandeurs physiques ; Unités de mesure ; Viscosité (expérience de Couette) ; B- Statique des fluides : Equation générale de l'hydrostatique, Forces hydrostatiques ; Equilibre relatif.

**Chapitre 2 :****(5 semaines)**

Bilans de matière, de quantité de mouvement et d'énergie : 1. Equation de conservation de la masse ; 2. Equation de conservation de la quantité de mouvement ; 3. Equation de conservation de l'énergie.

**Chapitre 3 :****(5 semaines)**

Dynamique des fluides : 1. Contraintes et déformations dans les milieux continus ; 2. Equation de mouvement des fluides réels ; 3. Régime d'écoulement ; 4. Perte de charge

**Chapitre 4 :****(4 semaines)**

Pompes et pompage : Calcul de réseaux.

**Mode d'évaluation :**

Contrôle continu: 40% ; Examen: 60%.

**Références bibliographiques:**

1. Laszlo, « Les bases scientifiques du génie chimique », Dunod, 1972.
2. Robert E Treybal, "Mass transfer operation ».Mc Graw-Hill, 1981.
3. R. B. Bird, W. E. Stewart, and E. N. Lightfoot, « Transport Phenomena », Wiley 1960.

**Semestre :5****Unité d'enseignement : UEF 3.1.2****Matière1 : Electrochimie****VHS: 45h00 (Cours: 1h30, TD: 1h30)****Crédits : 4****Coefficient : 2****Objectifs de l'enseignement:**

Acquérir les notions de base de l'électrochimie, de la thermodynamique et de la cinétique électrochimiques nécessaires à la compréhension des phénomènes électrochimiques.

**Connaissances préalables recommandées:**

Chimie des solutions. Thermodynamique chimique et notions de cinétique.

**Contenu de la matière:****Chapitre 1 :****(1 semaine)**

Rappels sur les solutions électrolytiques : Conductivité, mobilité des ions, loi de dilution d'Oswald, relation de Kohlrausch).

**Chapitre 2 :****(3 semaines)**

Propriétés et grandeurs physiques des électrolytes : Théorie de Debye-Huckel : applications aux calculs des coefficients d'activité ; Solvatation et hydratation des ions ; Lois de Faraday (Ecart et rendements).

**Chapitre 3 :****(5 semaines)**

Thermodynamique des réactions électrochimiques : Définition et rappels préliminaires ; Notions de potentiel chimique ; Tension d'électrode et potentiel d'équilibre ; Notions de double couche électrochimique et modèle de Stern ; Relation de Nernst et ses applications ; Prévisions des réactions RedOx ; Différents types d'électrodes ; Piles électrochimiques et notions de tension de jonction (loi d'Henderson).

**Chapitre 4 :****(4 semaines)**

Cinétique des réactions électrochimiques : Définitions ; Vitesse d'une réaction électrochimique ; Montages électrochimiques, Loi de Butler-Vollmer ; Approximation de Tafel.

**Chapitre 5 :****(2 semaines)**

Méthodes et techniques électrochimiques : Voltampérométrie ; Chronopotentiométrie, ...

**Mode d'évaluation :**

Contrôle continu: 40% ; Examen: 60%.

**Références bibliographiques:**

1. G. Milazo, « Electrochimie », Dunod, 1969.
  2. Brenet, « Introduction à l'électrochimie de l'équilibre et du non équilibre », Masson, 1980.
  3. Allen J. Bard, « Electrochimie : principes, méthodes et applications », Masson, 1983.
  4. Fabien Miomandre, Saïd Sadki, Pierre Audebert, « Electrochimie des concepts aux applications », Dunod, 2005.
- F. Cœuret, A. Stock, « Eléments de génie électrochimique », Lavoisier Tech. & Doc, 1993.

**Semestre :5****Unité d'enseignement : UEF 3.1.2****Matière2 : Instrumentations- Capteurs****VHS: 22h30 (Cours: 1h30)****Crédits : 2****Coefficient : 1****Objectifs de l'enseignement:**

Acquérir les connaissances permettant la maîtrise et l'exploitation des effets physiques mis en jeu dans les dispositifs instrumentaux de prélèvement d'informations dans le milieu de mesure: machines, environnement, etc.

**Connaissances préalables recommandées:**

Thermodynamique ; Mécanique des fluides ; Phénomènes de transfert.

**Contenu de la matière:****Chapitre 1 :****(2 semaines)**

Principes d'une mesure : Fonction d'un appareil de mesure ou de contrôle ; Constitution globale d'un appareil de mesure ; Qualités d'un appareil de mesure (Zéro, Echelle, Linéarité) ; Performance d'une chaîne de mesure.

**Chapitre 2 :****(2 semaines)**

Mesures des pressions : Pressions absolue et différentielle ; Vide ; Appareils de mesure des pressions ; Utilisation et montage.

**Chapitre 3 :****(2 semaines)**

Mesures des débits : Débits à pression différentielle, à orifice et à section variables ; Compteurs.

**Chapitre 4 :****(2 semaines)**

Mesures de niveau : Appareil optique, niveau bulle à bulle ; Mesure de niveau par la pression due à la hauteur du liquide.

**Chapitre 5 :****(2 semaines)**

Mesures de température : Thermomètres et thermocouples, thermistances.

**Chapitre 6 :****(5 semaines)**

Capteurs : Physique des capteurs : Capteurs simples ; Fonctions de transduction ; Aspects énergétiques et électriques ; Dispositifs capteurs à transductions multiples : corps d'épreuve, Grandeur agissante et grandeur mesurée ; Circuits conditionneurs : Ponts différentiels, Conditionneurs intégrés, Compensation des décalages et dérives ; Applications aux mesures à effets thermiques, mécaniques, électromagnétiques et au dosage d'espèces chimiques.

**Mode d'évaluation:**

Contrôle continu: 40% ; Examen: 60%.

**Références bibliographiques:**

1. M. Cerr, J-C. Engrand, F. Rossman, « Instrumentation Industrielle », Ed Paris Technique & documentation-Lavoisier impr., 1990 Paris Impr. Jouve.
2. Michel Grout, Patrick Salaun, « Instrumentation industrielle », Collection: Technique et Ingénierie, Dunod/L'Usine Nouvelle.
3. Michel Capot, « Les principes des mesures: pressions, débits, niveaux, température », Editions TECHNIP.

**Semestre : 5**

**Unité d'enseignement : UEF 3.1.2**

**Matière 3 : Cinétique chimique et Catalyse homogène**

**VHS: 22h30 (Cours: 1h30)**

**Crédits : 2**

**Coefficient : 1**

**Objectifs de l'enseignement:**

Consolider les notions de bases de la cinétique chimique (loi cinétique : ordre, énergie d'activation, constante de vitesse). Acquérir des notions d'approche de traitement des mécanismes réactionnels. Faire connaître une branche de la cinétique chimique importante dans différents secteurs : la catalyse.

**Connaissances préalables recommandées:**

Les bases de la chimie générale (atomistique, liaison chimique, thermochimie) et les notions fondamentales de la cinétique chimique.

**Contenu de la matière:**

**Chapitre 1 :** (2 semaines)

Rappels : Lois simples des vitesses de réactions chimiques ; Energie d'activation ; Molécularité.

**Chapitre 2 :** (4 semaines)

Mécanismes réactionnels : Approximation de l'état quasi-stationnaire ; Mécanismes par stades ; Mécanismes par chaîne.

**Chapitre 3 :** (4 semaines)

Théories cinétiques : Théorie des collisions moléculaires ; Théorie du complexe activé ; Réactions pseudo-monomoléculaires.

**Chapitre 4 :** (5 semaines)

Catalyse homogène : Généralités sur la catalyse homogène ; Mécanismes ; Catalyse acido-basique ; Catalyse enzymatique.

**Mode d'évaluation:**

Contrôle continu: 40% ; Examen: 60%.

**Références bibliographiques:**

1. B. Fremaux, « Eléments de cinétique et de catalyse », technique et doc. Lavoisier.
2. G. Scacchi, M. Bouchy, J. F. Foucaut, O. Zahraa, R. Fournet, « Cinétique et catalyse », Lavoisier, 2011.
3. P. Morlaes, J.C. Morlaes, « Cinétique chimique », Vuibert 1981.



**Semestre : 5**

**Unité d'enseignement : UEM 3.1**

**Matière 1 : Techniques d'analyse**

**HS: 37h30 ( Cours: 1h30, TP: 1h00)**

**Crédits : 3**

**Coefficient : 2**

### **Objectifs de l'enseignement:**

Connaître les principales méthodes physiques d'analyse : principe, intérêt et champ d'application dans le domaine de génie des procédés en particulier. Acquérir les bases de l'analyse et du contrôle des matières premières et des produits formulés.

### **Connaissances préalables recommandées:**

Notions élémentaires sur la dualité onde-corpuscule; Liaisons chimiques ; Transitions électroniques; Notions de chimie analytique; Chimie des solutions.

### **Contenu de la matière:**

#### **Chapitre 1 :**

**(8 semaines)**

Méthodes chromatographiques : Généralités sur les méthodes chromatographiques ; Principe général de la séparation chromatographique ; Chromatographie en phase liquide; Chromatographie en phase gazeuse.

#### **Chapitre 2 :**

**(3 semaines)**

Spectroscopie moléculaire UV – Visible : Principe ; Notions théoriques ; Appareillage ; Interprétation d'un spectre d'absorption UV-Visible.

#### **Chapitre 3:**

**(4 semaines)**

Spectroscopie Infrarouge (IR) : Principe ; Notions théoriques ; Appareillage ; Interprétation d'un spectre d'absorption IR.

#### **Applications :**

- Identifications et quantifications par HPLC et CPG
- Vérification de la loi de Beer-Lambert
- Identification des fonctions organiques par IR.

### **Mode d'évaluation:**

Contrôle continu: 40% ; Examen: 60%.

### **Références bibliographiques:**

1. Francis Rouessac , Annick Rouessac , Daniel Cruché, «Analyse chimique : Méthodes et techniques instrumentales », 7ème Edition Dunod, 2009.
2. Gwenola Burgot, Jean-Louis Burgot, « Méthodes instrumentales d'analyse chimique et applications : méthodes chromatographiques, électrophorèses, méthodes spectrales et méthodes thermiques », 3ème Edition, Tech & Doc, 2011.
3. R.Rosset, « Chromatographie en phase liquide », Masson, 1995
4. M. Dalibart, L. Servant, « Spectroscopie dans l'infrarouge, Techniques de l'Ingénieur, traité Analyse et Caractérisation », P2845, 2000.

**Semestre :5**  
**Unité d'enseignement : UEM 3.1**  
**Matière2 : TP Chimie physique 1**  
**VHS: 22h30 (TP: 1h30)**  
**Crédits : 2**  
**Coefficient : 1**

### **Objectifs de l'enseignement:**

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

### **Connaissances préalables recommandées:**

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

**NB :** Liste à titre indicatif, s'adapter selon les moyens ;

Nombre de TP à réaliser = Sept(7) : 4 en électrochimie ; 3 en catalyse homogène.

### **Contenu de la matière:**

#### **TP Electrochimie**

- Constante de dissociation ; Electrolytes faibles ; Coefficient d'activité.
- Réalisation d'une pile électrochimique.
- Tracé de courbes intensité-potentiel.
- Mesures du voltage d'une pile en fonction de la température et calculs d'erreur.
- Corrosion d'un métal.
- Vérification de l'équation de Nernst.

#### **TP Cinétique et catalyse homogène**

- Effet de la nature du catalyseur sur la réaction chimique : dismutation de  $H_2O_2$  en présence de : chlorure de fer(III), fil de platine, enzyme (morceau de navet) (TP démonstratif pour observer l'effet catalytique et distinguer entre la catalyse homogène, hétérogène, et enzymatique).
- Détermination de la constante catalytique de la réaction de l'ion persulfate avec l'ion iodure en présence de  $CuSO_4$ .
- Etude cinétique de la réaction de l'ioduration (bromation) de l'acétone catalysée par un acide ou une base.

### **Mode d'évaluation:**

Contrôle continu: 100%.

### **Références bibliographiques:**

1. Allen J. Bard, « Electrochimie : principes, méthodes et applications », Masson, 1983.
2. Fabien Miomandre, Said Sadki, Pierre Audebert, « Electrochimie des concepts aux applications », Dunod, 2005.
3. B. Fremaux, « Eléments de cinétique et de catalyse, technique et documentation », Lavoisier.
4. G. Scacchi, M. Bouchy, J. F. Foucaut, O. Zahraa, R. Fournet, « Cinétique et catalyse », Lavoisier, 2011.

**Semestre :5**  
**Unité d'enseignement : UEM 3.1**  
**Matière3 : TP Génie chimique 1**  
**VHS: 22h30 (TP: 1h30)**  
**Crédits : 2**  
**Coefficient : 1**

### **Objectifs de l'enseignement:**

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

### **Connaissances préalables recommandées:**

- Bases de la thermodynamique, notions de phénomènes de transfert.
- Etre informé des consignes de sécurité dans un laboratoire et être disposé à travailler en groupe.

**NB :** Liste à titre indicatif, s'adapter selon les moyens ;

Nombre de TP à réaliser = Sept(7) : 3 en Transfert de chaleur ; 2 en Transfert de masse ; 2 en TQM.

### **Contenu de la matière:**

- 1- Mesure de coefficient de transfert,  $KLa$ , dans un réacteur agité mécaniquement.
- 2- Diffusion des liquides.
- 3- Etude du transfert de chaleur par conduction axiale et radiale.
- 4- Etude du transfert de chaleur par convection.
- 5- Etude du transfert de chaleur par rayonnement.
- 6- Mesure des pertes de charges linéaires dans des conduites de différents diamètres.
- 7- Mesure du coefficient de frottement dans des conduites lisses.

### **Mode d'évaluation:**

Contrôle contin: 100%.

### **Références bibliographiques:**

1. J. Krabøl, « Transfert de chaleur », Masson, 1990
2. Bird, Stewart, Lightfoot, « Transport phenomena », Second Edition, J Wiley et Sons, 2002.
3. Laszlo, « Les bases scientifiques du génie chimique », Dunod, 1972.
4. Robert E Treybal, « Mass transfer operation », Mc Graw-Hill, 1981.

**Semestre :5****Unité d'enseignement : UEM 3.1****Matière4 : Simulateurs de procédés****VHS: 22h30 (TP: 1h30)****Crédits : 2****Coefficient : 1****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 :****(2 semaines)**

Généralités : Définition de la simulation ; Modélisation mathématique ; Simulateurs commerciaux (HYSYS, Aspen, Prosim, etc.) ; Eléments constitutifs d'un simulateur de procédés ; présentation du logiciel choisi.

**Chapitre 2 :****(3 semaines)**

Débuter avec le Logiciel choisi : Création d'une simulation ; Sélection de la liste des composés ; Sélection du modèle thermodynamique ; Se familiariser avec la feuille de simulation ; Installation et spécification des courants de matière.

**Chapitre 3 :****(3 semaines)**

Modèles thermodynamiques du Logiciel choisi : Equations d'état ; Prédiction des propriétés physiques des corps purs et des mélanges ; Calcul des équilibres liquide-vapeur.

**Chapitre 4 :****(3 semaines)**

Simulation de quelques équipements : Simulation des pompes ; Compresseurs ; Détendeurs ; Séparateur flash ; Echangeur de chaleur ; Fours et réacteurs.

**Chapitre 5 :****(4 semaines)**

Exemples de simulation de procédés

**Mode d'évaluation:**

Contrôle continu : 100%.

**Références bibliographiques:**

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.

**Semestre :5**

**Unité d'enseignement : UED 3.1**

**Matière1 : Procédés pharmaceutiques**

**VHS: 22h30 (Cours: 1h30)**

**Crédits : 1**

**Coefficient : 1**

**Objectifs de l'enseignement:**

Introduire de manière descriptive les notions de base sur le Génie des Procédés Pharmaceutiques, à savoir :

Les procédés et les technologies liés à la formulation et à la production industrielle des médicaments ; Bonnes pratiques de fabrication.

**Connaissances préalables recommandées:**

Bases de Chimie ; Notions de génie chimique.

**Contenu de la matière:**

**Chapitre 1 :**

**(4 semaines)**

Pharmacie Industrielle : Connaissance du médicament et des formes galéniques ; Bonnes pratiques de fabrication.

**Chapitre 2 :**

**(5 semaines)**

Génie des Procédés Pharmaceutiques : Formulation, Fabrication industrielle des médicaments, Assurance qualité.

**Chapitre 3 :**

**(6 semaines)**

Opérations unitaires pharmaceutiques : Acquérir des notions sur la conduite des procédés de séparation dans les opérations pharmaceutiques, sur les installations pharmaceutiques et la conception et la conduite des procédés de formulation des médicaments sous forme sèche, liquide et pâteuse; Broyage; Séchage et mélange.

**Mode d'évaluation:**

Examen: 100%.

**Références bibliographiques:**

1. K. Peter C. Vollhardt, Neil E. Schore, « Traité de chimie organique », 5ème édition, De boeck, 2009.
2. Graham L. Patrick, « Chimie pharmaceutique », De Boeck, 2002.

**Semestre :5****Unité d'enseignement : UED 3.1****Matière2 : Procédés agro-alimentaires****VHS: 22h30 (Cours: 1h30)****Crédits : 1****Coefficient : 1****Objectifs de l'enseignement:**

Faire découvrir une importante spécialité du Génie des procédés en présentant les notions de génie des procédés spécifiques à cette branche de l'activité économique. ; Enumérer les procédés, succinctement, appliqués à l'agro-alimentaire.

**Connaissances préalables recommandées:**

Notions sur les techniques de séparation et les phénomènes de transfert.

**Contenu de la matière:****Chapitre 1 :****(2 semaines)**

Procédés de transformation et de conservation : Optimisation des procédés thermiques : Pasteurisation ; Appertisation ; Cuisson ; Procédés aseptiques ; Optimisation des procédés frigorifiques, Réfrigération ; Surgélation ; Transport frigorifique ; Déshydratation et procédés combinés : Séchage ; Fumage ; Déshydratation-imprégnation par immersion (DII).

**Chapitre 2 :****(3 semaines)**

Généralités sur les procédés de séparation : Séparation de phase : Pressage ; Décantation, Filtration ; Centrifugation ; Séparation à l'échelle moléculaire : Extraction ; Distillation, Evaporation, Entraînement... ; Procédés membranaires.

**Chapitre 3 :****(4 semaines)**

Génie de la réaction : Génie de la réaction physico-chimique : Coagulation, Gélification, Formation de réseaux mixtes, Réactions thermo-induites, ; Génie de la réaction biologique : Production de biomasse, Production de métabolites, Fermentation, Bioconversion ;

**Chapitre 4 :****(4 semaines)**

Opération de structuration ; Emulsification ; Cuisson-extrusion ; Foisonnement.

**Chapitre 5 :****(3 semaines)**

Opérations mécaniques et manufacturières : Broyage ; Tamisage ; Ecoulement (en particulier des poudres) ; Transfert ; Découpage ; Assemblage et mise en forme ; Emballage et conditionnement.

**Mode d'évaluation:**

Examen: 100%.

**Références bibliographiques:**

1. Laurent Bazinet, François Castaigne, « Concepts de génie alimentaire : Procédés associés et applications à la conservation des aliments », Tec & Doc, 2011.
2. Jean-Jacques Bimbenet, Albert Duquenoy, Gilles Trystram, « Génie des procédés alimentaires : Des bases aux applications », Dunod, 2007.

**Semestre :5****Unité d'enseignement : UET 3.1****Matière1 : Pollution Air, Eau, Sol****VHS: 22h30 (Cours: 1h30)****Crédits : 1****Coefficient : 1****Objectifs de l'enseignement:**

Faire découvrir les problèmes de pollution et de gestion de notre environnement (causes, conséquences, remèdes, influences de la gestion de notre environnement) ; La partie «pollution des sols» est construite de manière à être accessible sans connaissances préalables en sciences du sol.

**Connaissances préalables recommandées:**

Connaissances de base en chimie.

**Contenu de la matière:****Chapitre 1 :****(5 semaines)**

Pollution des Eaux : Cycle de l'eau ; Mesure de la qualité des eaux ; Sources, Mécanismes et symptômes de la pollution des eaux courantes et des lacs ; Influence de la pollution sur les êtres vivants ; Oxygénation et désoxygénation ; Eutrophisation ; Notions sur le traitement et l'épuration des eaux usées ; Prévention de la pollution des eaux.

**Chapitre 2 :****(5 semaines)**

Pollution des Sols : Bases en sciences du sol ; Causes et conséquences de la dégradation/pollution des sols ; Comportement des éléments traces dans le sol ; Comportement des polluants organiques dans le sol ; Analyse de risques et législations ; Techniques de décontamination et études de cas.

**Chapitre 3 :****(5 semaines)**

Pollution de l'Air : Mise en situation : Environnement-Pollution-Développement durable-Énergie-Consommation d'énergie primaire et émission de CO<sub>2</sub> ; Constat ; Notions fondamentales de l'atmosphère et des paramètres météorologiques ; Evolution de la qualité de l'air et effet sur les organismes ; Composants chimiques de l'air atmosphérique ; Polluants chimiques ; Pollution par NO<sub>2</sub> ; Formation des polluants ; Quelques conséquences de la pollution de l'air : Effet de serre ; Smog photochimique ; Trou d'ozone.

**Mode d'évaluation:**

Examen: 100%.

**Références bibliographiques:**

1. Olivier Atteia, « Chimie et pollutions des eaux souterraines », Ed. Lavoisier & Doc, 2015.
2. Emilian Koller, « Traitement des pollutions industrielles : Eau, air, déchets, sols, boues ».Ed. Dunod, 2009.
3. Françoise Nézi, « La pollution des sols : Soil Pollution », 2010.
4. Louise Schriver-Mazzuoli, « La Pollution de l'air intérieur : Sources, Effets sanitaires, Ventilation », Ed. Dunod, 2009.

**Semestre :6**

**Unité d'enseignement : UEF 3.2.1**

**Matière1 : Opérations unitaires**

**VHS: 67h30 (Cours: 3h00, TD: 1h30)**

**Crédits : 6**

**Coefficient : 3**

### **Objectifs de l'enseignement:**

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.

### **Connaissances préalables recommandées:**

Thermodynamique ; Equations différentielles ; Phénomènes de transfert.

### **Contenu de la matière:**

#### **Chapitre 1 : (1 semaine)**

Généralités sur les opérations unitaires : Absorption ; Extraction ; Adsorption ; Distillation, etc...

#### **Chapitre 2 : (3 semaines)**

Absorption et stripping : Equilibre liquide-gaz ; Bilans de matière et enthalpique ; Concept d'étagage théorique ; Méthode de Mac Cabe et Thiele.

#### **Chapitre 3 : (4 semaines)**

Extraction Liquide – Liquide : Introduction ; Diagramme d'équilibre ; Détermination de la masse de solvant pour une composition donnée de l'extrait ; Nombre de plateaux théoriques (Méthode graphique de Mac Cabe et Thiele).

#### **Chapitre 4 : (2 semaines)**

Extraction liquide-solide (Lixiviation): Equilibre solide-liquide ; Diagramme de Janeck : Détermination du nombre d'étages théoriques, cas de l'extraction à contre-courant et à courants croisés.

#### **Chapitre 5 : (4 semaines)**

Distillation : Distillation d'un mélange binaire ; Distillation en mode continu ; Calcul de l'efficacité d'une colonne de rectification (Méthodes graphiques de Mac Cabe et Thiele et de Ponchon et Savarit).

#### **Chapitre 6 : (1 semaine)**

Sédimentation : Sédimentation des particules isolées ; Sédimentation des particules floculantes.

### **Mode d'évaluation:**

Contrôle continu: 40%, Examen: 60%.

### **Références bibliographiques:**

1. Robert E. Treybal, «Mass transfer operations», MC Graw Hill.
2. MC Cabe et Smith, « Chemical engineering operations», MC Graw Hill.



**Semestre :6****Unité d'enseignement : UEF 3.2.1****Matière2 : Thermodynamique des équilibres****VHS: 45h00 (Cours: 1h30, TD: 1h30)****Crédits : 4****Coefficient : 2****Objectifs de l'enseignement:**

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.

**Connaissances préalables recommandées:**

Bases de la thermodynamique ; Equations différentielles.

**Contenu de la matière:****Chapitre 1 :****(2 semaines)**

Introduction (Rappels) : Systèmes thermodynamiques et transformations – Variables d'état ; Fonctions thermodynamiques : 1er, 2ème et 3ème principes ; Critères d'évolution d'un système ; Potentiel chimique.

**Chapitre 2 :****(5 semaines)**

Thermodynamique des substances pures : Changement de phase ; Gaz réels : fugacité et coefficient de fugacité ; Equations d'état et détente des gaz (Joule – Gay Lussac et Joule – Thomson) ; Propriétés thermodynamiques des phases condensées.

**Chapitre 3 :****(5 semaines)**

Equilibres physiques : Equilibres de phases ; Relations générales d'équilibre : Clapeyron et Clausius-Clapeyron ; Equilibres liquide-vapeur, solide-vapeur et solide-liquide ; Equilibres d'un mélange binaire et applications.

**Chapitre 4 :****(3 semaines)**

Equilibres chimiques : Réactions chimiques ; Affinité chimique - Systèmes monotherme-monobare et monotherme-monochore ; Thermochimie : Chaleur de réaction et lois de Hess et de Kirchhoff ; Loi d'action de masse ; Déplacement de l'équilibre.

**Mode d'évaluation:**

Contrôle continu: 40%, Examen: 60%.

**Références bibliographiques:**

1. Boucif Belhachemi, « Cours, exercices et problèmes résolus de thermodynamique chimique », OPU, 2003.
2. A. Gruger, « Thermodynamique & équilibres chimiques: cours et exercices résolus, licence 1re, 2e et 3e années », IUT, CPGE, Dunod, 2004.
3. J. N. Froussard, « Thermodynamique: bases et applications: cours et exercices corrigés », Paris, Dunod, 2005.
4. H. Lumbroso, « Thermodynamique », Ed sciences, 1998.
5. M. Bailly, « Thermodynamique technique, chaleur, principes, gaz et vapeurs »; Bordas, 71.
6. R. Kling, « Thermodynamique générale et application », Technip.

**Semestre :6****Unité d'enseignement : UEF 3.2.2****Matière1 : Réacteurs homogènes****VHS: 45h00 (Cours: 1h30, TD: 1h30)****Crédits : 4****Coefficient : 2****Objectifs de l'enseignement:**

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.

**Connaissances préalables recommandées:**

Thermodynamique, bases de mathématiques ; phénomènes de transfert.

**Contenu de la matière:****Chapitre 1 :****(1 semaine)**

Stœchiométrie : Notion de taux de conversion ; Notion d'avancement ; Cas d'une réaction unique ; Cas de plusieurs réactions.

**Chapitre 2 :****(1 semaine)**

Classification des réacteurs chimiques : Réacteur discontinu parfaitement agité (R.D.P.A) ; Réacteur continu stationnaire parfaitement agité (R.C.P.A) ; Réacteur continu tubulaire stationnaire à écoulement piston (R.C.P).

**Chapitre 3 :****(4 semaines)**

Etude des réacteurs chimiques homogènes isothermes à une réaction : 1-R.D.P.A ; R.C.P.A ; R.C.P ; 2- Association de réacteurs chimiques : Association de réacteurs continus stationnaires en écoulement piston (série / parallèle) ; Association de réacteurs continus stationnaires parfaitement agités (série / parallèle) ; 3- Performances comparées des réacteurs idéaux.

**Chapitre 4 :****(2 semaines)**

Etude des réacteurs chimiques homogènes isothermes à plusieurs réactions : Sélectivité et rendement ; Illustration par un exemple.

**Chapitre 5 :****(2 semaines)**

Bilans matière dans les réacteurs idéaux – Réaction unique : Réacteur fermé parfaitement agité ; Réacteur parfaitement agité continu en régime permanent ; Réacteur piston en régime permanent.

**Chapitre 6 :****(2 semaines)**

Bilans matières dans les réacteurs idéaux-Plusieurs réactions : Réactions irréversibles consécutives ; Réactions compétitives.

**Chapitre 7 :****(4 semaines)**

Notions Bilans thermiques dans les réacteurs idéaux

**Mode d'évaluation:**

Contrôle continu: 40%, Examen: 60%.

**Références bibliographiques:**

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.

**Semestre :6****Unité d'enseignement : UEF 3.2.2****Matière2 : Phénomènes de surface et Catalyse hétérogène****VHS: 45h00 (Cours: 1h30, TD: 1h30)****Crédits : 4****Coefficient : 2****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)**

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 :****(4 semaines)**

Adsorption des 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.

**Chapitre 3 :****(1 semaine)**

Phénomènes d'hystérésis : Porosité ; Loi de Kelvin ; Volume poreux .

**Chapitre 4 :****(2 semaines)**

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

**Chapitre 5 :****(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

**Mode d'évaluation:**

Contrôle continu: 40%, Examen: 60%.

**Références bibliographiques:**

1. C. E. CHITOUR, « Physico-chimie des surfaces », OPU.
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.

**Semestre :6**  
**Unité d'enseignement : UEM 3.2**  
**Matière1 : Projet de fin de cycle**  
**VHS: 45h00 (TP: 3h)**  
**Crédits : 4**  
**Coefficient : 2**

### **Objectifs de l'enseignement:**

Assimiler de manière globale et complémentaire les connaissances des différentes matières. 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.

### **Remarque :**

Durant les semaines pendant lesquelles les étudiants sont en train de s'imprégner de la finalité de leur projet et de sa faisabilité (recherche bibliographique, recherche de logiciels ou de matériels nécessaires à la conduite du projet, révision et consolidation d'un enseignement ayant un lien direct avec le sujet, ...), le responsable de la matière doit mettre à profit ce temps présentiel pour rappeler aux étudiants l'essentiel du contenu des deux matières "Méthodologie de la rédaction" et "Méthodologie de la présentation" abordées durant les deux premiers semestres du socle commun.

A l'issue de cette étude, l'étudiant doit rendre un rapport écrit dans lequel il doit exposer de la manière la plus explicite possible :

- Présentation détaillée du thème d'étude en insistant sur son intérêt dans son environnement socio-économique.
- Moyens mis en œuvre : outils méthodologiques, références bibliographiques, contacts avec des professionnels, etc.
- Analyse des résultats obtenus et leur comparaison avec les objectifs initiaux.
- Critique des écarts constatés et présentation éventuelle d'autres détails additionnels.
- Identification des difficultés rencontrées en soulignant les limites du travail effectué et les suites à donner au travail réalisé.

L'étudiant ou le groupe d'étudiants présentent enfin leur travail (sous la forme d'un exposé oral succinct ou sur un poster) devant leur enseignant tuteur et un enseignant examinateur qui peuvent poser des questions et évaluer ainsi le travail accompli sur le plan technique et sur celui de l'exposé.

### **Mode d'évaluation:**

Contrôle continu: 100%

**Semestre :6**

**Unité d'enseignement : UEM 3.2**

**Matière2 : Bilans Macroscopiques**

**VHS: 37h30 (Cours: 1h30, TD: 1h00)**

**Crédits : 3**

**Coefficient : 2**

### **Objectifs de l'enseignement:**

Les différentes opérations du Génie des Procédés nécessitent l'écriture de bilans de matière et d'énergie pour maîtriser le fonctionnement et le dimensionnement des équipements. Les objectifs de cette matière sont de fournir tous les concepts fondamentaux pour effectuer les bilans de matière et d'énergie d'un procédé afin de modéliser les processus.

### **Connaissances préalables recommandées:**

Chimie physique, phénomènes de transfert, bases en maths et informatique.

### **Contenu de la matière:**

- Concepts fondamentaux – analyse boîte noire
- Procédés avec ou sans réaction chimique
- Détermination des degrés de liberté
- Schéma avec recyclage
- Schéma avec recyclage et purge
- Exemples d'illustration (Réacteur continu ; Colonne de séparation ; Echangeur de chaleur ; Tour de réfrigération ; Chaudière, ..., etc.)

### **Mode d'évaluation:**

Contrôle continu: 40%, Examen: 60%.

### **Références bibliographiques:**

1. P. C. Wankat, « Separation Process Engineering Includes Mass Transfer Analysis », Third edition, Prentice Hall publisher, 2011.
2. R. K. Sinnott, Coulson & Richardson's Chemical Engineering, Vol 6, Fourth edition, Elsevier publisher, 2005.
3. D. Ronze, « Introduction au génie des procédés », Editions Tec & Doc Lavoisier, 2008.
4. Joseph Lieto, « Le génie chimique à l'usage des chimistes », Tec & Doc (Editions), 2004.

**Semestre :6**

**Unité d'enseignement : UEM 3.2**

**Matière3 : TP Chimie Physique 2 et génie chimique 2**

**VHS: 22h30 (TP: 1h30)**

**Crédits : 2**

**Coefficient : 1**

### **Objectifs de l'enseignement:**

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

### **Connaissances préalables recommandées:**

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

**NB :** Liste à titre indicatif, s'adapter selon moyen.

Nombre de TP à réaliser = huit (8) : 2 en Thermodynamique ; 2 en chimie de surface ; 4 en Génie chimique.

### **Contenu de la matière:**

#### **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. Phenomenes 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:**

Contrôle continu: 100%.

**Semestre :6****Unité d'enseignement : UED 3.2****Matière1 : Procédés Cryogéniques****VHS: 22h30 (Cours: 1h30)****Crédits : 1****Coefficient : 1****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 : (2 semaines)**

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

**Chapitre 2 : (5 semaines)**

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 : (5 semaines)**

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 : (3 semaines)**

Applications cryogéniques : Découverte de la supraconductivité ; Application dans l'agroalimentaire

**Mode d'évaluation:**

Examen: 100%.

**Références bibliographiques:**

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, Edition 1994.
7. R.C. Reid, J. M. Prausnitz, T. K. Sherwood, « The Properties of gases and liquids », Third Edition Mc. Graw Hill 1977.



**Semestre :6**  
**Unité d'enseignement : UED 3.2**  
**Matière2 : Corrosion**  
**VHS: 22h30 (Cours: 1h30)**  
**Crédits : 1**  
**Coefficient : 1**

### **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 :** (6 semaines)  
 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 :** (3 semaines)  
 Diagrammes de phase : Diagramme potentiel-pH, Applications

**Chapitre 3 :** (6 semaines)  
 Différents moyens de protection : Revêtements ; Inhibiteurs ; Protection cathodique.

### **Mode d'évaluation:**

Examen: 100%.

### **Références bibliographiques:**

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 métallique », Ed. Technip, 2009.

**Semestre :6**

**Unité d'enseignement : UET 3.2**

**Matière1 : Projet professionnel et gestion d'entreprise**

**VHS: 22h30 (Cours: 1h30)**

**Crédits : 1**

**Coefficient : 1**

### **Objectifs de l'enseignement :**

Se préparer à l'insertion professionnelle en fin d'études. Mettre en œuvre un projet post-licence (poursuite d'études ou recherche d'emploi). Maîtriser les outils méthodologiques nécessaires à la définition d'un projet post-licence. Etre sensibilisé à l'entrepreneuriat.

### **Connaissances préalables recommandées :**

Connaissances de base + Langues.

### **Contenu de la matière:**

Rédaction d'une lettre de motivation, rédaction de CV, Recherche documentaire sur les métiers de la filière, Conduite d'interview avec les professionnels du métier, Simulation d'entretiens d'embauches, Exposé et discussion individuels et/ou en groupe, Mettre en projet une idée, une recherche collective pour donner du sens au parcours individuel.

### **Séquence 1. Séance plénière :**

Inventaire des sources d'informations disponibles sur les métiers et les études ; Remise d'une fiche individuelle à compléter sur le secteur et le métier choisi.

### **Séquence 2. Préparation du travail en groupe :**

Constitution des groupes de travail (4 étudiants/groupe) ; Remise des consignes pour la recherche documentaire ; Etablissement d'un plan d'actions pour réaliser les interviews auprès de professionnels ; Présentation d'un questionnaire-type.

### **Séquence 3. Recherche documentaire et interviews sur le terrain :**

Chaque étudiant fournit une attestation signée par un professionnel.

### **Séquence 4. Mise en commun en groupe :**

Présentation individuelle et échange des résultats en groupe ; Préparation d'une synthèse de groupe à annexer au rapport final de chaque étudiant.

### **Séquence 5. Préparation à la recherche d'emploi :**

Rédaction d'un CV et des lettres de motivation ; Exemples d'épreuves de recrutement (interviews, tests).

### **Séquence 6. Focus sur la création d'activités :**

Présentation des éléments de gestion liés à l'entrepreneuriat ; Créer son activité, depuis la conception jusqu'à la mise en œuvre (Métier d'entrepreneur ; Définition du projet ; Analyse du marché et de la concurrence ; Outils pour élaborer un projet de business plan ; Démarches administratives à l'installation, un aperçu des grands principes de management, ..., etc.)

### **Séquence 7. Elaboration du projet individuel post-licence :**

Présentation du canevas du rapport final individuel.

### **Mode d'évaluation:**

Contrôle continu: 100 %.

## **IV- Accords / Conventions**

## LETTRE D'INTENTION TYPE

**(En cas de licence coparrainée par un autre établissement universitaire)**

**(Papier officiel à l'entête de l'établissement universitaire concerné)**

Objet : Approbation du coparrainage de la licence intitulée : Génie des procédés

Par la présente, l'université déclare coparrainer la licence ci-dessus mentionnée durant toute la période d'habilitation de la licence.

A cet effet, l'université assistera ce projet en :

- Donnant son point de vue dans l'élaboration et à la mise à jour des programmes d'enseignement,
- Participant à des séminaires organisés à cet effet,
- En participant aux jurys de soutenance,
- En œuvrant à la mutualisation des moyens humains et matériels.

SIGNATURE de la personne légalement autorisée :

FONCTION :

Date :

## LETTRE D'INTENTION TYPE

**(En cas de licence en collaboration avec une entreprise du secteur utilisateur)**

**(Papier officiel à l'entête de l'entreprise)**

**OBJET :** Approbation du projet de lancement d'une formation de Licence intitulée : Génie des procédés

Dispensée à :

Par la présente, l'entreprise \_\_\_\_\_ déclare sa volonté de manifester son accompagnement à cette formation en qualité d'utilisateur potentiel du produit.

A cet effet, nous confirmons notre adhésion à ce projet et notre rôle consistera à :

- Donner notre point de vue dans l'élaboration et à la mise à jour des programmes d'enseignement,
- Participer à des séminaires organisés à cet effet,
- Participer aux jurys de soutenance,
- Faciliter autant que possible l'accueil de stagiaires soit dans le cadre de mémoires de fin d'études, soit dans le cadre de projets tuteurés.

Les moyens nécessaires à l'exécution des tâches qui nous incombent pour la réalisation de ces objectifs seront mis en œuvre sur le plan matériel et humain.

Monsieur (ou Madame)\*.....est désigné(e) comme coordonateur externe de ce projet.

**SIGNATURE** de la personne légalement autorisée :

**FONCTION :**

**Date :**

**CACHET OFFICIEL ou SCEAU DE L'ENTREPRISE**

**V – Curriculum Vitae succinct**  
**De l'équipe pédagogique mobilisée pour la spécialité**  
**(Interne et externe)**

## Curriculum vitae succinct

1	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	<i>Laouedj</i>	Samir	0553905924	samirladz@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement	Diplôme Graduation	Diplôme Post-Graduation
	<i>MCB</i>	UDL/Sidi Bel Abbes	Ingénieur d'état en énergétique	Magister en thermique et systèmes réactifs. Doctorat en énergétique
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées ...etc.)		Mécanique des fluides ; thermodynamique ; transfert de chaleur et de masse ; méthodes numériques	
2	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	<i>Medjahdi</i>	Malika	0791672516	
	Grade	Etablissement de rattachement	Diplôme Graduation	Diplôme Post-Graduation
	<i>MAA</i>	UDL/Sidi Bel Abbes	Ingénieur d'état en génie chimique	Magister en génie des procédés
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		TP Chimie Physique 1, Simulateurs de procédés, Opérations unitaires	
3	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	<i>Zenasni</i>	Mounya	0542159051	Zenasni_mounya@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement	Diplôme Graduation	Diplôme Post-Graduation
	<i>MAA</i>	UDL/Sidi Bel Abbes	DES en Chimie	Magister en Chimie
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		TP chimie physique 2 et génie chimique 2, Projet professionnel et gestion d'entreprise	
4	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	<i>Mahida</i>	Badra	0777863964	Badra_mahida@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement	Diplôme Graduation	Diplôme Post-Graduation
	<i>MAA</i>	UDL/Sidi Bel Abbes	Ingénieur d'état en génie chimique	Magister en génie des procédés

	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		TP Chimie Physique 1, Simulateurs de procédés, Réacteurs homogènes, Bilans macroscopiques	
5	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	Ramdani	Nadia	0556875043	Nadia_ramdani@ymail.com
	Grade	Etablissement de rattachement	Diplôme Graduation	Diplôme Post-Graduation
	MAA	UDL/Sidi Bel Abbes		Magister en environnement
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		Techniques d'analyse, Pollution : Air, eau, sol, Projet professionnel et gestion d'entreprise	
6	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	Dra	Rafik	0778505594	aarselene@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement	Diplôme Graduation	Diplôme Post-Graduation
	MAA	UDL/Sidi Bel Abbes	Ingénieur d'état en chimie industrielle	Magister en Chimie
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		TP Génie chimique 1, procédés pharmaceutiques, Projet professionnel et gestion d'entreprise	
7	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	Benbarek	Smail	0554388759	Sma_benbarek@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement	Diplôme Graduation	Diplôme Post-Graduation
	Prof	UDL/Sidi Bel Abbes	Ingénieur en génie mécanique	Doctorat en sciences des matériaux
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		Transfert de Quantité de Mouvement	
8	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	Boudouaia	Nacer	0774305040	
	Grade	Etablissement de rattachement	Diplôme Graduation	Diplôme Post-Graduation
	MAA	UDL/Sidi Bel Abbes	DES en Chimie	Magister en Chimie
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		Cinétique et catalyse homogène, Projet professionnel et gestion d'entreprise	



9	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	<i>Belhouari</i>	Mohammed	0555438990	
	Grade	Etablissement de rattachement	Diplôme Graduation	Diplôme Post-Graduation
	<i>Prof</i>	UDL/Sidi Bel Abbes	Ingénieur d'état en génie mécanique	Doctorat en sciences des matériaux
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)	Mécanique des fluides, Corrosion		
10	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	<i>Derras</i>	Mokhtar	0561059129	D_mokhtarus@yahoo.com
	Grade	Etablissement de rattachement	Diplôme Graduation	Diplôme Post-Graduation
	<i>MCA</i>	UDL/Sidi Bel Abbes	Ingénieur d'état en génie mécanique	Doctorat en sciences des matériaux
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)	Transfert de Chaleur, thermodynamique, Projet professionnel et gestion d'entreprise		
11	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	<i>Leboukh</i>	Abdelkader	0663121723	aleboukh@gmail.com
	Grade	Etablissement de rattachement	Diplôme Graduation	Diplôme Post-Graduation
	<i>MAA</i>	UDL/Sidi Bel Abbes	DES Chimie	Magister en Chimie
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées ...etc.)	Cinétique et catalyse homogène, Projet professionnel et gestion d'entreprise		
12	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	<i>Memou</i>	Hakima Cherifa	0770794662	Cherifa_h1996@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement	Diplôme Graduation	Diplôme Post-Graduation
	<i>MCB</i>	UDL/Sidi Bel Abbes	DES en Chimie	Doctorat en Chimie
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)	Cinétique et catalyse homogène, Projet professionnel et gestion d'entreprise		
	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	<i>Ouazani</i>	Fouzia	0772662024	
	Grade	Etablissement de	Diplôme Graduation	Diplôme Post-

 Université 8 Mai 1945 - Guélna  
 CPNDST

13		rattachement		Graduation
	MAA	UDL/Sidi Bel Abbes	Ingénieur d'état en génie des procédés	Magister en Génie des procédés
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		TP Génie chimique 1, Procédés agro-alimentaires, Procédés cryogéniques, Projet professionnel et gestion d'entreprise	
14	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	Kacha	Smail	0554154459	kachasmal@gmail.com
	Grade	Etablissement de rattachement	Diplôme Graduation	Diplôme Post-Graduation
	Prof	UDL/Sidi Bel Abbes	DES en Chimie	Docteur d'état en génie des procédés
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		Phénomènes de surface et catalyse hétérogène, Projet professionnel et gestion d'entreprise	
15	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	Belabbes	Baghdad		belabbesbag@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement	Diplôme Graduation	Diplôme Post-Graduation
	Prof	UDL/Sidi Bel Abbes	Ingénieur d'état en électrotechnique	Doctorat en électrotechnique
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		Instrumentation –capteurs, Projet professionnel et gestion d'entreprise	
16	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	Belaïd	Kumar Djamel	0774985165	belaïdkumar@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement	Diplôme Graduation	Diplôme Post-Graduation
	MCB	UDL/Sidi Bel Abbes	DES en Chimie	Doctorat en Chimie
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		Phénomènes de surface et catalyse hétérogène ; Electrochimie, Projet professionnel et gestion d'entreprise	
	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	Zouaoui	Rabah Mustapha		Depart_chim_udl@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement	Diplôme Graduation	Diplôme Post-Graduation

17	MCA	UDL/Sidi Bel Abbes	DES en Chimie	Doctorat en Chimie
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		Phénomènes de surface et catalyse hétérogène, Projet professionnel et gestion d'entreprise	
18	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	Belbia	Sohbi		
	Grade	Etablissement de rattachement	Diplôme Graduation	Diplôme Post-Graduation
	MCA	UDL/Sidi Bel Abbes	DES en Chimie	Doctorat en Chimie
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		Projet professionnel et gestion d'entreprise	

## **VI - Avis et Visas des organes Administratifs et Consultatifs**

**Intitulé de la Licence : Génie des procédés**

**Chef de département + Responsable de l'équipe de domaine**

Date et visa: Date et visa:

**Doyen de la faculté (ou Directeur d'institut)**

Date et visa :

**Chef d'établissement universitaire**

Date et visa:

## **VII – Avis et Visa de la Conférence Régionale**

## **VIII – Avis et Visa du Comité pédagogique National de Domaine**