



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 فرحات
عباس سطيف 1
Université Ferhat
ABBAS. Sétif1



Canevas de mise en conformité

OFFRE DE FORMATION L.M.D.

LICENCE ACADEMIQUE

2014 - 2015

Etablissement	Faculté / Institut	Département
Université Ferhat ABBAS. Sétif1	Technologie	Génie des procédés
Domaine	Filière	Spécialité
Sciences et Technologies	Génie des procédés	Génie des procédés



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 فرحات
عباس سطيف 1
Université Ferhat
ABBAS. Sétif1



نموذج مطابقة

عرض تكوين
ل. م. د

ليسانس أكاديمية

2015-2014

القسم	الكلية/ المعهد	المؤسسة
هندسة الطرائق	كلية التكنولوجيا	جامعة فرحات عباس، سطيف 1
التخصص	الفرع	الميدان
هندسة الطرائق	هندسة الطرائق	علوم و تكنولوجيا

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

I – Fiche d'identité de la Licence

1 - Localisation de la formation :

Faculté (ou Institut) : Technologie

Département : Génie des Procédés

**Références de l'arrêté d'habilitation de la licence (joindre copie de l'arrêté)
N°: 320 du 06 Mai 2013**

2 - Partenaires extérieurs :

Autres établissements partenaires :

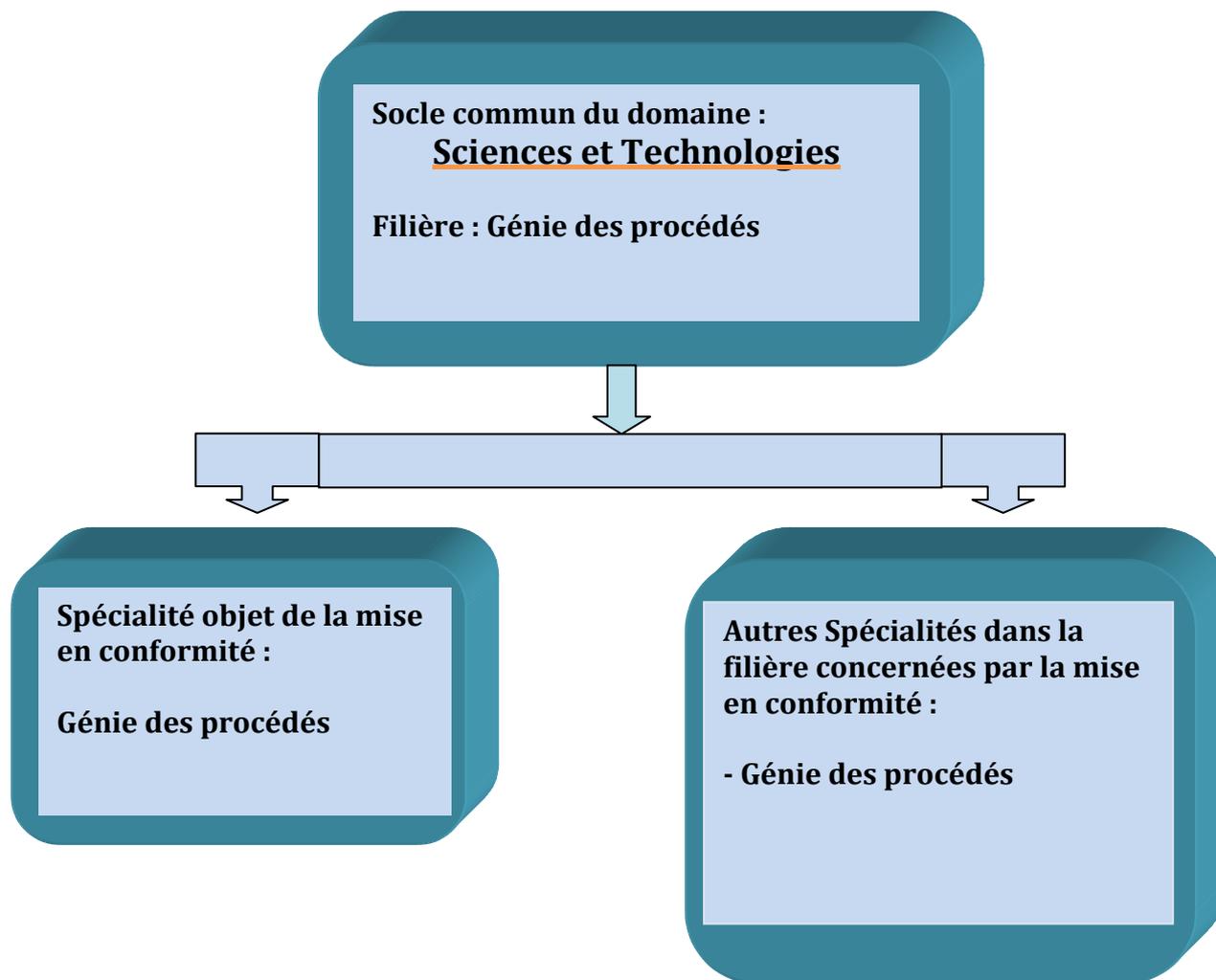
Entreprises et autres partenaires socio-économiques :

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^{ème} 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, Sidal, 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^e 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: 120 étudiants

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
ABDI Djamila		Doctorat d'état	Prof	Thermodynamique	
AMMARI Fatima		Doctorat d'état	MC-A	Pétrochimie	
AMMEUR Hanane		Doctorat es-science	MC-B	Chimie organique	
BAITICHE Milad		Doctorat d'état	Prof	Chimie pharmaceutique	
BENADDI El hadja		Magister	MA-A	Transfert de matière	
BENAICHA Mohamed		Doctorat d'état	MC-A	Electrochimie	
BENANIBA Med Tahar		Doctorat d'état	Prof	Chimie Physique	
BENCHEIKH Lahcene		PHD	Prof	Transfert de chaleur	
BENGHANEM Fatiha		Doctorat d'état	Prof	Corrosion	
BENGUERBA Yacine		Doctorat es-science	MC-B	Informatique	
BOUGUETTOUCHA Abdellah		Doctorat d'état	MC-A	OPU	
BOUHELAL Said		Doctorat d'état	Prof	Chimie physique	
BOUKHERISSA Salah		Doctorat d'état	MC-A	Corrosion	
BOUNEKHEL Mahmoud		Doctorat d'état	Prof	Chimie organique	
BOURAS née ZAHER Karima		Doctorat es-science	MC-B	Hygiène et sécurité	
BOUSBAA Née BAIZID Siham		Magister	MA-A	Chimie Générale	
BOUTEHALA Mokhtar		Doctorat d'état	Prof	Catalyse hétérogène	
BOUZERAF Brahim		Doctorat d'état	MC-A	Thermodynamique	
CHEBIRA Fakhri		Magister	MA-A	Chimie Générale	

CHEBLI Derradji		Doctorat es-science	MC-B	Chimie des eaux	
CHEMSA Saoussene		Magister	MA-A	Chimie organique	
CHIBANE Lemnaour		Doctorat d'état	MC-A	Calculs de réacteurs	
CHOUDER Dalila		Doctorat d'état	MC-A	Développement durable	
DJERBOUA Ferhat		Doctorat d'état	MC-A	Chimie organique	
DOUADI Tahar		Doctorat d'état	Prof	Electrochimie	
DOUFNOUNE Rachida		Doctorat d'état	Prof	chimiques industrielles	
DOUIBI Abdelmalek		Doctorat d'état	Prof	Economie et management	
EL KOLLI née MERBAH Meriem		Doctorat d'état	Prof	Chimie organique	
FOUDIA Malika		Doctorat es-science	MC-B	Cinétique chimique	
KRACHE Rachida		Doctorat d'état	Prof	Chimie Générale	
HADDAOUI Nacerddine		PHD	Prof	physico-chimiques	
HAFFAR Djahida		Doctorat d'état	Prof	Cinétique chimique	
KAHOUL Abdelkrim		Doctorat d'état	Prof	Corrosion	
MAAOUCHE Naima		Doctorat es-science	MC-B	Electrochimie organique	
MEFOUED Née GUESSOUM Malia		Doctorat d'état	Prof	Chimie analytique	
MERZOUKI Abdelhafid		Doctorat d'état	Prof	chimiques industrielles	
NAAMOUN Farid		Doctorat d'état	Prof	Energie renouvelable	
NACEF Saci		Doctorat d'état	Prof	Instrumentation et régulation	
NESSARK Belkacem		Doctorat d'état	Prof	Electrochimie	
OUARI Kamel		Doctorat d'état	MC-A	Techniques d'analyse	

OURARI Ali		Doctorat d'état	Prof	Techniques d'analyse
RIAHI Farid		PHD	Prof	Chimie Industrielles
ROUABAH Farid		Doctorat d'état	Prof	Chimie organique
ROUINA Faycel		Doctorat d'état	MC-A	Chimie de coordination
SEKKI Abdelkrim		Doctorat d'état	Prof	Corrosion
SIBOUS Lakhdar		Doctorat d'état	MC-A	Chimie organique
ZEBAR Née NEKKA Soraya		Doctorat d'état	Prof	Cinétique chimique
ZEGHOUANE née Boudiaf Hassina		Doctorat d'état	MC-A	Calcul de réacteurs
ZEROUAL Larbi		Doctorat d'état	Prof	Cinétique chimique Et Electrochimie
ZOUAI Née BENABID Fatima Zohra		Magister	MA-A	Chimie Générale

Visa du département

رئيس القسم
الدكتور: بزرزانة البراهيم



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 et Prénom	Etablissement de rattachement	Diplôme de graduation	Diplôme de spécialité (Magister, doctorat)	Grade	Matières à enseigner	Emargement
/	/	/	/	/	/	/
/	/	/	/	/	/	/
/	/	/	/	/	/	/
/	/	/	/	/	/	/

Visa du département

رئيس القسم
الدكتور: بدر رافعة ابراهيم



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	27	00	27
Maîtres de Conférences (A)	11	00	11
Maîtres de Conférences (B)	06	00	06
Maître Assistant (A)	06	00	06
Maître Assistant (B)	/	00	/
Autre (*)	12	00	12
Total	62	00	62

(*) 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 chimie générale

Capacité en étudiants : 20

N°	Intitulé de l'équipement	Nombre	Observations
01	Verreries de différents modèles	100	
02	pH-mètre	03	
03	Conductimètre	03	
04	Calorimètre	10	
05	Balance analytique	01	

Intitulé du laboratoire : Laboratoire de Chimie Minérale

Capacité en étudiants : 20

N°	Intitulé de l'équipement	Nombre	Observations
01	Verreries de différents modèles	100	
02	Etuve	01	
03	Balance analytique	01	
04	Pompe à vide	01	
05	Conductimètre	02	

Intitulé du laboratoire : Laboratoire de Génie Chimique

Capacité en étudiants : 20

N°	Intitulé de l'équipement	Nombre	Observations
01	Polarimètre	01	
02	Réfractomètre	01	
03	Calorimètre adiabatique	01	
04	Appareil pour la mesure de la tension superficielle	01	

Intitulé du laboratoire : Laboratoire de Chimie Physique**Capacité en étudiants : 20**

N°	Intitulé de l'équipement	Nombre	Observations
01	Verreries de différents modèles	100	
02	pH-mètre	03	
03	Conductimètre	03	
04	Calorimètre	10	
05	Balance analytique	01	

Intitulé du laboratoire : Laboratoire d'Electrochimie**Capacité en étudiants : 20**

N°	Intitulé de l'équipement	Nombre	Observations
01	Potentiostat Type voltalab	02	
02	Potentiostat SP 50	01	
03	Générateur de courant	04	
04	Conductimètre	02	

Intitulé du laboratoire : Laboratoire des méthodes physico-chimiques d'analyse**Capacité en étudiants : 20**

N°	Intitulé de l'équipement	Nombre	Observations
01	Spectromètre UV vis	02	
02	Spectromètre IR TF	01	En panne
03	HPLC	01	
04	GPC	01	
05	Absorption atomique	01	

Intitulé du laboratoire : Laboratoire de Chimie Organique**Capacité en étudiants : 20**

N°	Intitulé de l'équipement	Nombre	Observations
01	Appareil de point de fusion	01	
02	Evaporateur rotatif	01	
03	Balances analytiques	01	
04	Balances basiques	01	
05	Distillateur	01	
06	Pompe à vide	01	
07	Chauffe ballon	01	
08	Plaques chauffantes	06	
09	Verreries	100	

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

Lieu du stage	Nombre d'étudiants	Durée du stage
ENPEC, Sétif	20	02 jours
AMC, El Eulma	20	02 jours
Cimenterie Ain el kebira	20	02 jours
Barrage Ain Zada	20	02 jours
Tréfisoud, El eulma	20	02 jours
Sonitex, Kherata	20	02 jour
BCR, Ain el kebira	20	02 jour

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

On dispose d'une bibliothèque du département, d'une bibliothèque de la faculté et d'une bibliothèque centrale qui contiennent un lot important de livres dans les différentes spécialités du Génie des Procédés.

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

- Une salle d'internet au niveau du département
- Une salle de lecture au niveau de la faculté

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 %
Total semestre 1		30	17	16h00	4h30	4h30	375h00	375h00		

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 %
Total semestre 2		30	17	16h00	4h30	4h30	375h00	375h00		

Semestre 3

Unité d'enseignement	Matière	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 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	Mécanique des fluides	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
	Chimie minérale	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%	
	Dessin technique	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	HSE Installations industrielles	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
	Réglementation et normes	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
UE Transversale Code : UET 2.1 Crédits : 1 Coefficients : 1	Anglais technique	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
Total semestre 3		30	17	13h30	7h30	4h00	375h00	375h00		

Semestre 4

Unité d'enseignement	Matière	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 2.2.1 Crédits : 8 Coefficients : 4	Chimie des solutions	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
	Chimie organique	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
UE Fondamentale Code : UEF 2.2.2 Crédits : 8 Coefficients : 4	Thermodynamique chimique	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
	Méthodes numériques	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
UE Fondamentale Code : UEF 2.2.3 Crédits : 2 Coefficients : 1	Cinétique chimique	2	1	1h30			22h30	27h30		100%
UE Méthodologique Code : UEM 2.2 Crédits : 9 Coefficients : 5	TP Chimie des solutions	2	1			1h30	22h30	27h30	100%	
	TP Chimie organique	1	1			1h00	15h00	10h00	100%	
	TP Mécanique des fluides	2	1			1h30	22h30	27h30	100%	
	TP Méthodes numériques	2	1			1h30	22h30	27h30	100%	
	TP Cinétique chimique	2	1			1h30	22h30	27h30	100%	
UE Découverte Code : UED 2.2 Crédits : 2 Coefficients : 2	Introduction au raffinage et à la pétrochimie	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
	Notions des phénomènes de transfert	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%
Total semestre 4		30	17	12h00	6h00	7h00	375h00	375h00		

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%
Total semestre 5		30	17	15h00	4h30	5h30	375h00	375h00		

Semestre 6

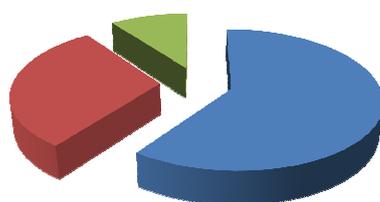
Unité d'enseignement	Matières	Crédits	Coefficient	Volume horaire hebdomadaire			Volume Horaire Semestriel (15 semaines)	Travail Complémentaire en Consultation (15 semaines)	Mode d'évaluation	
	Intitulé			Cours	TD	TP			Contrôle Continu	Examen
UE Fondamentale Code : UEF 3.2.1 Crédits : 10 Coefficients : 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%
Total semestre 6		30	17	13h30	7h30	4h00	375h00	375h00		

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 :

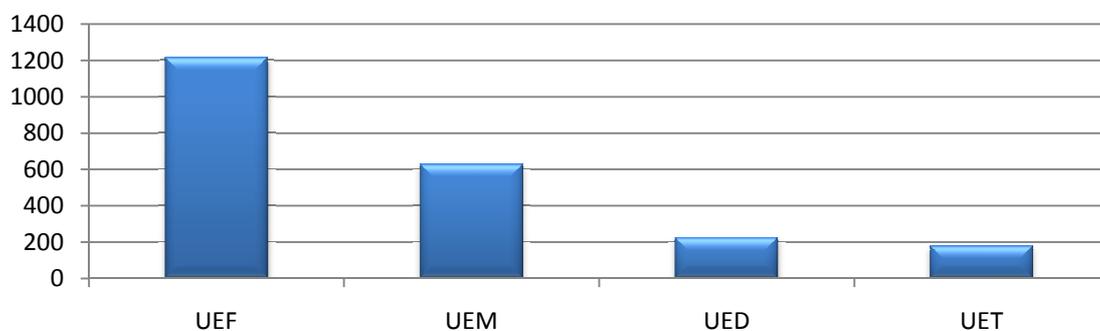
VH \ UE	UE	UEF	UEM	UED	UET	Total
Cours		742h30	165h00	225h00	180h00	1312h30
TD		472h30	45h00	---	---	517h30
TP		---	420h00	---	---	420h00
Travail personnel		1485h00	720h00	25h00	20h00	2250h00
Autre (préciser)		---	---	---	---	---
Total		2700h00	1350h00	250h00	200h00	4500h00
Crédits		108	54	10	8	180
%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

Crédites des unités d'enseignement

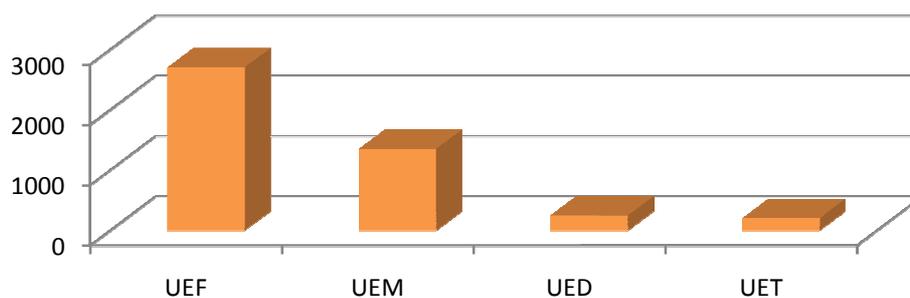


- Unités Fondamentales 60%
- Unités méthodologiques 30%
- Unités de découverte et transversales 10%

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

Matière 1 : Transfert de Chaleur

Volume horaire semestriel: 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, une 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

Matière 2 : Transfert de matière

Volume horaire semestriel: 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, équations différentielles.

Contenu de la matière :

Chapitre 1 :

(3 semaines)

Mécanisme de transfert de la matière : Introduction ; Le 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 ; Le transfert convectif ; le transfert combiné : diffusion + convection.

Chapitre 2 :

(3 semaines)

Estimation des coefficients de diffusion : Coefficients de diffusion : en phase gazeuse, en 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 operateurs gradient 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 ; Coef. de transfert de matière ; Notion d'analyse dimensionnelle : Théorème de π - 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

Matière 3 : Transfert de quantité de mouvement

Volume horaire semestriel: 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)

Les 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 tranfer 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

Matière 1 : Electrochimie

Volume horaire semestriel: 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 semaines)

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, SaïdSadki, Pierre Audebert, Electrochimie des concepts aux applications, Dunod, 2005.
5. F.Cœuret, A. Stock, Eléments de génie électrochimique, Lavoisier Tech. & Doc, 1993.

Semestre : 5

Unité d'enseignement : UEF 3.1.2

Matière 2 : Instrumentations – Capteurs

Volume horaire semestriel: 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 (le zéro, l'échelle, la linéarité), performance d'une chaîne de mesure.

Chapitre 2 : (2 semaines)

Mesures des pressions : Pressions absolue et différentielle, le 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, les 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, températures, Editions TECHNIP.

Semestre : 5

Unité d'enseignement : UEF 3.1.2

Matière 3 : Cinétique chimique et Catalyse homogène

Volume horaire semestriel: 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, énergie 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

Volume horaire semestriel: 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; Les liaisons chimiques, les 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

Matière 2 : TP Chimie physique 1

Volume horaire semestriel: 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 électrochimie ; 3 catalyse homogène.

Contenu de la matière :

TP Electrochimie

- Constante de dissociation, électrolytes 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

Matière 3 : TP Génie chimique 1

Volume horaire semestriel: 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 T. chaleur ; 2 T. masse ; 2TQM.

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 continu : 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

Matière 4 : Simulateurs de procédés

Volume horaire semestriel: 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 ; Les 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

Matière 1 : Procédés pharmaceutiques

Volume horaire semestriel: 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

Matière 2 : Procédés agro-alimentaires

Volume horaire semestriel: 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, évaporation, 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, écoulement (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

Matière 1 : Eau, Air, Sol

Volume horaire semestriel: 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 : Le 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 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 ; Les 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 CO₂ ; 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 ; -Les polluants chimiques-Pollution par NO₂ ; 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 Nési, 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

Matière 1 : Opérations unitaires

Volume horaire semestriel: 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 matière de ces processus.

Connaissances préalables recommandées:

Thermodynamique ; équations différentielles ; Phénomènes de transfert.

Contenu de la matière :

Chapitre 1 : (1 semaines)

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

Chapitre 2 : (3 semaines)

Absorption et strippage : Equilibre liquide-gaz ; Bilan de matière et enthalpique ; Concept d'étage théorique ; Méthode de Mac Cabe et Thièle.

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 Thièle).

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 Thièle et de Ponchon et Savarit).

Chapitre 6 : (1 semaines)

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

Matière 2 : Thermodynamique des équilibres

Volume horaire semestriel: 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 ; Les 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)

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

Chapitre 4 :

(3 semaines)

Les équilibres chimiques : La réaction chimique ; affinité chimique - Systèmes monotherme - monobare et monotherme – monochore ; La 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

Matière 1 : Réacteurs homogènes

Volume horaire semestriel: 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 semaines)

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

Chapitre 2 :

(1 semaines)

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 matière 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. 3. Trambouze, Les réacteurs chimiques, Conception.
4. J. Villiermaux, Génie de la réaction chimique, Conception et fonctionnement des réacteurs, Edition Technique et Documentation. 1982.

Semestre : 6

Unité d'enseignement : UEF 3.2.2

Matière 2 : Phénomènes de surface et Catalyse hétérogène

Volume horaire semestriel: 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, étude Physico-chimique de la tensioactivité : Adhésion et cohésion ; Mouillage et angle de contact.

Chapitre 2 :

(4 semaines)

Adsorption des gaz : Types d'adsorptions, étude 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 semaines)

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, caractérisations, 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

Matière 1 : Projet de fin de cycle

Volume horaire semestriel: 45h00

TP: 3h00

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 :

- La présentation détaillée du thème d'étude en insistant sur son intérêt dans son environnement socio-économique.
- Les moyens mis en œuvre : outils méthodologiques, références bibliographiques, contacts avec des professionnels, etc.
- L'analyse des résultats obtenus et leur comparaison avec les objectifs initiaux.
- La 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%

Références bibliographiques :

Semestre : 6

Unité d'enseignement : UEM 3.2

Matière 2 : Bilans Macroscopiques

Volume horaire semestriel: 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, échangeur 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

Matière 3 : TP Chimie Physique 2 et génie chimique 2

Volume horaire semestriel: 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 Thermo ; 2 surface ; 4 Génie chimique.

Contenu de la matière :

TP THERMODYNAMIQUE

- Détermination de la chaleur de dissolution.
- Les 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.

TP 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.

TP GENIE 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

Matière 1 : Procédés Cryogéniques

Volume horaire semestriel: 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)**

La 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

Matière 2 : Corrosion

Volume horaire semestriel: 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)

Les 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)

Les 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 métalliques, Ed. Technip, 2009.

Semestre : 6

Unité d'enseignement : UET 3.2

Matière 1 : Projet professionnel et gestion d'entreprise

Volume horaire semestriel: 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 (le métier d'entrepreneur, la définition du projet, l'analyse du marché et de la concurrence, les outils pour élaborer un projet de business plan, les 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 :

Par la présente, l'université (ou le centre universitaire) déclare coparrainer la licence ci-dessus mentionnée durant toute la période d'habilitation de la licence.

A cet effet, l'université (ou le centre universitaire) 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 :

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
	BOUZERAFA	Brahim	07 75 17 03 45	bouzer.brah@gmail.com
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	MC-A	Université Ferhat ABBAS, Sétif 1		Diplôme Post-Graduation Doctorat d'état
Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées ...etc.)		Thermodynamique cours, TD et TP		
2	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	BOUHELAL	SAID	05 50 90 31 00	bouhelalsaid@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	Prof	Université Ferhat ABBAS, Sétif 1		Diplôme Post-Graduation Ingénieur D'état Doctorat d'état
Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		Chimie organique , chimie analytiques, chimie générale, transformation et fabrication des polymères, grande famille des polymères, différentes classes des polymères, matériaux nanocomposites, structure des matériaux 1 , et structure des matériaux 2		
3	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	BOUNEKHEL	Mahmoud	0661635528	mahbouk@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	Prof	Université Ferhat ABBAS, Sétif 1		Diplôme Post-Graduation DES PhD
Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		<ul style="list-style-type: none"> - MPCA - Chimie Organique Industrielle - Chimie Générale - Synthèse et Caractérisation des Macromolécules - - Phytochimie - Chimie Organique - Anglais (Licence et Master1) 		
4	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	Ouari	Kamel	0772487875	kamel_ouari@univ-setif.dz
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	MC-A	Université Ferhat ABBAS, Sétif 1		Diplôme Post-Graduation DES Doctorat d'Etat
Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		<ul style="list-style-type: none"> - MPCA - Electrochimie - Cinétique Chimique 		

	enseignées etc.)		- Chimie organique descriptive - Chimie Générale	
5	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	Mme BOURAS Née ZAHER	Karima	0560605087	karimabouras2005@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	MC-B	Université Ferhat ABBAS, Sétif 1		Ingénieur d'état
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		- Hygiène et sécurité - Chimie organique - Chimie pharmaceutique	
6	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	NESSARK	Belkacem	07 74 42 34 68	b.nessark@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	Prof	Université Ferhat ABBAS, Sétif 1		Diplôme d'Enseignement Supérieur (D. « Electrochimie » Université de (1982))
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		- Electrochimie des matériaux : Polymères organiques conducteur conducteur et matériaux composites - Conservation et transformation d'énergie (générateurs électrochim cellulaires solaires,) - Electroanalyse et Electrocatalyse - Corrosion et protection des métaux	
7	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	Baitiche	Milad	0794705594	baitiche_milad@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	Prof	Université Ferhat ABBAS, Sétif 1		- Ingénieur Génie des Polymères
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		Chimie organique- Chimie pharmaceutique- Chimie des polymères- transformation des polymères- Biomatériaux en médecine- Technologie des médicaments.	
8	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	BENAICHA	Mohamed	0661136126	mdbenaicha@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	MC-A	Université Ferhat ABBAS, Sétif 1		- DES
				Diplôme Post-Graduation
				- Doctorat d'état

	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		-Electrochimie - Energie renouvelable - Corrosion	
9	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	Djeboua	Ferhat	0797374008	ferhatdjebouaf@gmail.com
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	MC-A	Université Ferhat ABBAS, Sétif 1		Diplôme Post-Graduation Doctorat d'état: Option Chimie
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		Chimie organique- Chimie pharmaceutique- Chimie des polymères- Synthèse et modification des polymères- transformation des polymères- Anglais scientifique- Instrumentation- Méthodes physico-chimiques d'analyse- Savons et détergents.	
10	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	BOUKHERISSA	SALAH	0666527218	boukherissa_salah@hotmail.com
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Post-Graduation
	MC-A	Université Ferhat ABBAS, Sétif-1		PHD
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		Corrosion et traitement de surface (Cours, TD et TP)	
11	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	HAFAR	Djahida	0557063904	djahida_h@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Post-Graduation
	Prof	Université Ferhat ABBAS, Sétif-1		D.E.S Génie Electrochimique DOCTORAT D'ETAT Génie Electrochimique
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées ...etc.)		Chimie générale, Analytique, Organique, Thermodynamique, cinétique chimique, cinétique électrochimique, Synthèse Organique et Electrochimie.	
12	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	NACEF	Saci	0550473190	nacef_s@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Post-Graduation
	Prof			Doctorat

	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		- Calcul de réacteurs, réacteurs polyphasiques - Milieux poreux et dispersés - Modélisation et simulation - Opérations unitaires	
13	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	KAHOUL	Abdelkrim	0668626161	kahoulbdelkrim@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	Prof	Université Ferhat ABBAS, Sétif-1		DES
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		Chimie, générale, corrosion et protection, thermodynamique électrochimique, générateurs électrochimique, anglais technique.	
14	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	BENGUERBA	Yacine	0661704929	benguerbayacine@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	MC-B	Université Ferhat ABBAS, Sétif-1		Ingénieur d'état : Doctorat en Sciences,
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		<ul style="list-style-type: none"> • Simulation et modélisation des procédés : ChemCAD, HYSYS • Conception assistée par ordinateur : <ul style="list-style-type: none"> ▪ Dessin assistée par ordinateur (DAO) : Gambit, Designmodeler, ... ▪ Simulation : FEMLAB, FLUENT, CFX, ... • Modélisation moléculaire : HYPERChem ; • Informatique et langages de programmation ; • Phénomènes de Transfert ; • Transfert de Chaleur ; • Opérations Unitaires ; • Calcul des réacteurs ; • Milieux poreux et dispersés ; • Thermodynamique Appliquée ; • Mécanique des Fluides. • Français 	
15	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	RIAHI	Farid	0775 674 361	fariahi38@gmail.com
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	Prof	Université Ferhat ABBAS, Sétif-1		- Ingénieur d'état -- Doctorat d'état
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		Rhéologie, Chimie des polymères, Caractérisation des polymères, polymérisation, chimie et technologie des polymères, morphologie et rhéologie, Anglais technique.	
	Nom	Prénom	Téléphone	Mail

16	DOUADI	TAHAR	0773415149	taherdaouadi@yahoo.fr
	<i>Grade</i>	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	<i>Prof</i>	Université Ferhat ABBAS, Sétif-1		DES
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		chimie minérale—chimie analytique ---Electrochimie –Méthodes Electrochimiques d’analyses.	
17	DOUFNOUNE	Rachida	/	doufnoune@yahoo.fr
	<i>Grade</i>	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	<i>Prof</i>	Université Ferhat ABBAS, Sétif-1		Ingéniorat
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		Chimie organique descriptive Chimie organique industrielle Chimie thérapeutique Chimie minérale industrielle Chimie analytique Chimie de la chaîne macromoléculaire	
18	Zerroual	Larbi	0669465831	zerroual@yahoo.fr
	<i>Grade</i>	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	<i>Prof</i>	Université Ferhat ABBAS, Sétif-1		DES électrochimie
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		Electrochimie théorique Electrochimie des solides Thermodynamique électrochimique Anglais technique	
19	BENCHEIKH	Lahcene	05 54 23 73 87	bencheikh_lahcene@yahoo.com
	<i>Grade</i>	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	<i>Prof</i>	Université Ferhat ABBAS, Sétif-1		DES
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)		Mathématiques Appliquées, Phénomènes de Transfert	
20	GUESSOUM	Melia	0772186366	guessoum_melia@yahoo.fr
	<i>Grade</i>	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	<i>Prof</i>	Université Ferhat ABBAS, Sétif-1		Ingéniorat:
				Doctorat

	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)	Chimie organique Chimie générale Chimie analytique Chimie minérale industrielle Méthodes physico-chimiques d'analyse (MPCA) Synthèse des polymères Formulations des polymères Chimie physique (chimie de surface)		
21	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	KRACHE	Rachida	0779016580	rachida2000fr@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	Prof	Université Ferhat ABBAS, Sétif-1		-Ingénieur d'état
				Diplôme Post-Graduation
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)	-Structure de la matière (cours, TD, TP) -Thermodynamique et cinétique chimique (cours, TD, TP) -Chimie Organique (cours, TD, TP) -Chimie Analytique (cours, TD, TP)		
22	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	MERZOUKI	Abdelhafid		hafid_merzouki@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	Prof	Université Ferhat ABBAS, Sétif-1		Ingénieur d'Etat
				Diplôme Post-Graduation
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)	- Chimie Générale- Chimie Analytique- Opérations Unitaires		
23	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	NEKKA	SORYA	0550171334	s_nekkaa@yahoo.fr
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	Prof	Université Ferhat ABBAS, Sétif-1		Ingénieur d'Etat
				Diplôme Post-Graduation
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)	Chimie Générale Cinétique Chimique Thermodynamique Chimique. Chimie -Physique Initiation aux Polymères (Découverte Perspectives et Développements.		
24	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	: El kolli née Merbah	Meriem	+213 7 71 88 31 47	elkolli@hotmail.com
	Grade	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	Prof	Université Ferhat ABBAS, Sétif-1		Doctorat d'état
				Diplôme Post-Graduation
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)	Chimie pharmaceutique, Génie des procédés pharmaceutiques, Génie des polymères, chimie thérapeutique, chimie organique, biopolymères, biomatériaux.		
	Nom	Prénom	Téléphone	Mail

25	CHEBIRA	Fakhri	0772554196	f_chebira@yahoo.fr
	<i>Grade</i>	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	<i>MA-A</i>	Université Ferhat ABBAS, Sétif-1		Ingénieur
	Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)	<ul style="list-style-type: none"> - Caoutchoucs - Mélange de Polymères - Composites - Chimie Générale - Chimie analytique - Chimie physique - MPCA 		
26	Nom	Prénom	Téléphone	Mail
	CHEMSA	Saoussene Imane	/	chemsai@yahoo.fr
	<i>Grade</i>	Etablissement de rattachement		Diplôme Graduation
	<i>MA-A</i>	Université Ferhat ABBAS, Sétif-1		Ingénieur d'état
Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)	<ul style="list-style-type: none"> -Chimie thérapeutique -Pharmacie galénique -Pharmacie galénique -Pharmacotechnie -Chimie pharmaceutique, Chimie organique 			

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:

le 14/04/2015



Date et visa:

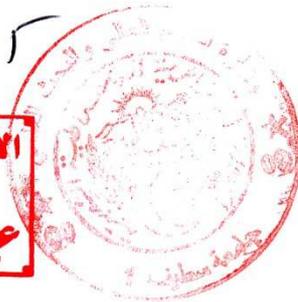
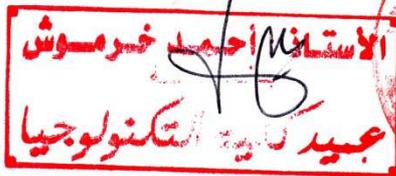
14 أبريل 2015



Doyen de la faculté (ou Directeur d'institut)

Date et visa :

14/04/2015



Chef d'établissement universitaire

Date et visa:

15 أبريل 2015



VII – Avis et Visa de la Conférence Régionale

VIII – Avis et Visa du Comité pédagogique National de Domaine