

REPUBLIQUE ALGERIENNE DEMOCRATIQUE ET POPULAIRE

MINISTERE DE L'ENSEIGNEMENT SUPERIEUR
ET DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE

Canevas de mise en conformité

OFFRE DE FORMATION L.M.D.

LICENCE ACADEMIQUE

2014 - 2015

Etablissement	Faculté / Institut	Département
Université Ferhat Abbas Sétif-1	des Sciences	Chimie

Domaine	Filière	Spécialité
Sciences de la Matière (SM)	Chimie	Chimie Fondamentale

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

وزارة التعليم العالي و البحث العلمي

نموذج مطابقة

عرض تكوين
ل. م. د

ليسانس أكاديمية

2015-2014

القسم	الكلية/ المعهد	المؤسسة
الكيمياء	العلوم	جامعة فرحات عباس سطيف 1

التخصص	الفرع	الميدان
كيمياء اساسية	كيمياء	علوم المادة

SOMMAIRE

I - Fiche d'identité de la licence -----	4
1 - Localisation de la formation-----	4
2 - Partenaires extérieurs-----	4
3 - Contexte et objectifs de la formation-----	5
A - Organisation générale de la formation : position du projet-----	5
B - Objectifs de la formation -----	6
C – Profils et compétences visés-----	6
D - Potentialités régionales et nationales d'employabilité-----	6
E - Passerelles vers les autres spécialités-----	6
F - Indicateurs de performance attendus de la formation-----	6
4 - Moyens humains disponibles-----	7
A - Capacité d'encadrement-----	7
B - Equipe pédagogique interne mobilisée pour la spécialité-----	7
C - Equipe pédagogique externe mobilisée pour la spécialité-----	8
D - Synthèse globale des ressources humaines mobilisée pour la spécialité-----	9
5 - Moyens matériels spécifiques à la spécialité-----	10
A - Laboratoires Pédagogiques et Equipements-----	10
B - Terrains de stage et formations en entreprise-----	11
C – Documentation disponible au niveau de l'établissement spécifique à la formation proposée-----	11
D - Espaces de travaux personnels et TIC disponibles au niveau du département, de l'institut et de la faculté-----	11
II - Fiches d'organisation semestrielle des enseignements de la spécialité (S5 et S6) ---	12
- Semestre 5-----	13
- Semestre 6-----	14
- Récapitulatif global de la formation-----	15
III - Programme détaillé par matière des semestres S5 et S6 -----	16
IV – Accords / conventions -----	34
VI – Curriculum Vitae succinct de l'équipe pédagogique mobilisée pour la spécialité ---	37
VI - Avis et Visas des organes administratifs et consultatifs -----	55
VII – Avis et Visa de la Conférence Régionale -----	56
VIII – Avis et Visa du Comité Pédagogique National de Domaine (CPND) -----	56
IX - Arrêtés des Habilitations des licences, Arrêtés fixant les programmes L1,L2 -----	57

I – Fiche d'identité de la Licence

1 - Localisation de la formation :

Faculté (ou Institut) : des Sciences

Département : Chimie

Références de l'arrêté d'habilitation de la licence (joindre copie de l'arrêté)

Arrête N°320 du 06/05/2013

2- Partenaires extérieurs

//

- Autres établissements partenaires :

//

- Entreprises et autres partenaires socio économiques :

//

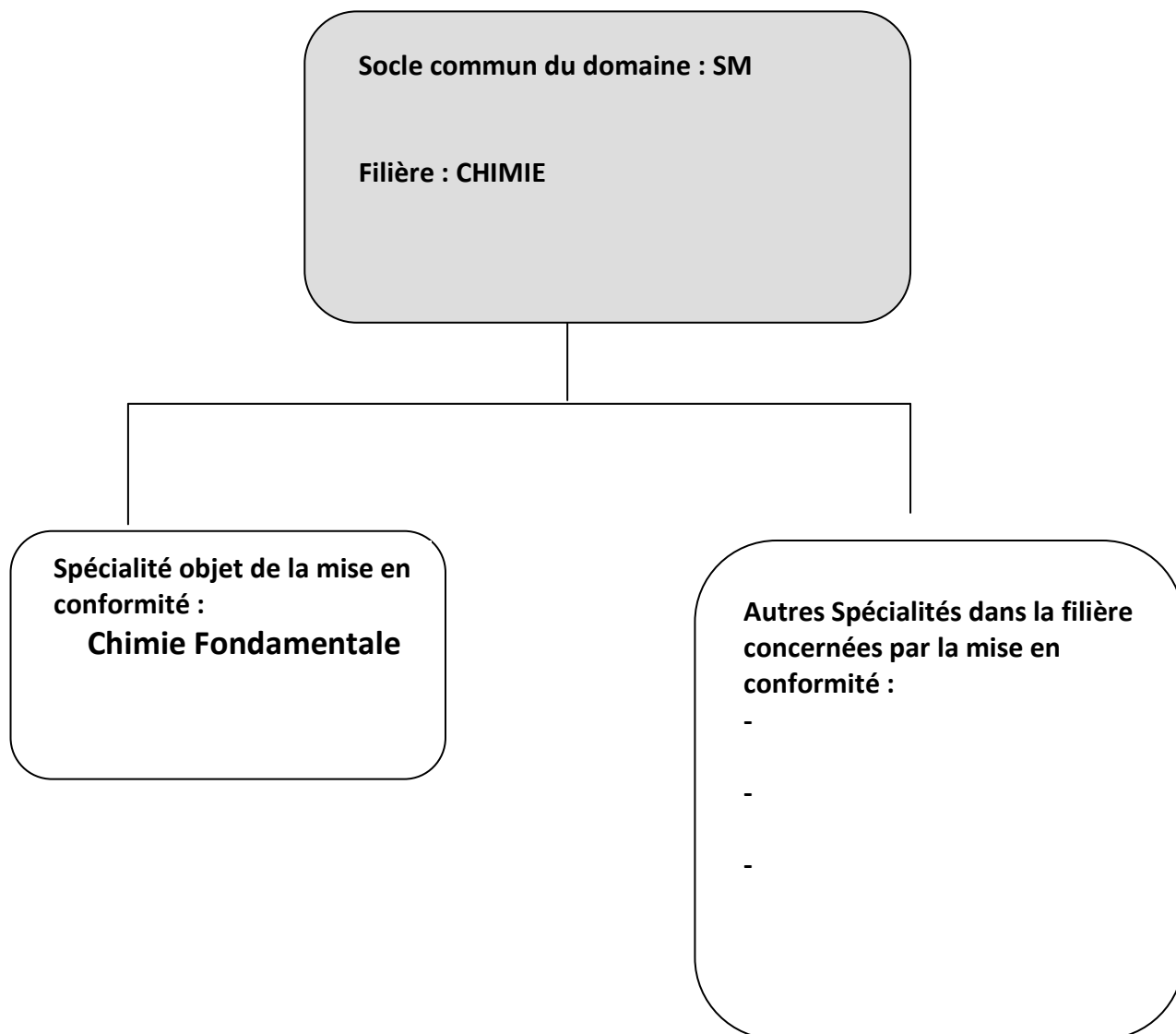
- Partenaires internationaux :

//

3 – Contexte et objectifs de la formation

A – Organisation générale de la formation : position du projet (Champ obligatoire)

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 (Champ obligatoire)

(Compétences visées, connaissances acquises à l'issue de la formation- maximum 20 lignes)

A travers cette offre de formation, nous viserons à mettre un programme pédagogique qui permettra un apprentissage graduel de la chimie (incluant la chimie physique, la chimie Organique, la Chimie analytique, les méthodes spectroscopiques, etc....)

L'équipe de formation a pour ambition de former des étudiants chimistes capables de s'intégrer dans le domaine de la recherche fondamentale et appliquée.

C – Profils et compétences visées (Champ obligatoire) *(maximum 20 lignes) :*

Au terme de cette formation, l'étudiant acquiert des connaissances approfondies en chimie fondamentale (spectroscopie, électrochimie, thermodynamique chimique, catalyse etc...) et des compétences relatives aux techniques expérimentales d'étude, d'analyse et de caractérisation.

En outre, la formation dispensée permet à l'étudiant la maîtrise d'outils en matière de communication et de méthodologie de la recherche expérimentale. Ces étudiants seront en mesure à l'issue de cette formation de poursuivre une formation en Master .

D – Potentialités régionales et nationales d'employabilité. (Champ obligatoire)

Les lauréats de cette licence seront aptes à intégrer:

- Le secteur industriel (Pharmaceutique, Pétrochimique, Textiles , Peinturesetc)
- Les laboratoires de recherche universitaires en vue de préparer un Master.
- Le secteur de l'éducation nationale (enseignement moyen secondaire et technique).

E – Passerelles vers les autres spécialités (Champ obligatoire)

L'étudiant ayant suivi avec succès les programmes retenus pour la licence en Chimie Fondamentale peut basculer vers la chimie avec toutes ses options existantes.

F – Indicateurs de performance attendus de la formation (Champ obligatoire)

(Critères de viabilité, taux de réussite, employabilité, suivi des diplômés, compétences atteintes...)

4 – Moyens humains disponibles

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

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

Nom, prénom	Diplôme graduation	Diplôme de spécialité (Magister, doctorat)	Grade	Matière à enseigner	Emargement
Azizi Amor	DES Chimie	doctorat	Professeur	Chimie des Matériaux, des Surfaces	
Setifi Fatima	DES Chimie	doctorat	Professeur	Cristallographie	
Kaaboub LAKhemici	DES Chimie	doctorat	Professeur	Chimie macromoléculaire	
Bouchama Abdelaziz	DES Chimie	doctorat	MCA	Chimie organique	
Sahari Ali	DES Chimie	doctorat	MCA	Electrochimie	
Haroun Mohamed Fahim	DES Physique	doctorat	MCA	Chimie quantique , Catalyse	
Zaidi Farouk	DES Chimie	doctorat	MCA	Méthodes Physiques d'Analyse	
Gaamoune Bachir	DES Chimie	doctorat	MCB	Chimie Analytique	
Issaadi Saifi	DES Chimie	doctorat	MCB	Electrochimie	
Mezache Nadjet	DES Chimie	doctorat	MCB	Chimie organique	
Hannachi Douniazed	DES Chimie	doctorat	MCB	Chimie quantique ,Modélisation Moléculaire	
Maane Samira	DES Chimie	doctorat	MCB	Chimie de l'environnement	
Chiter Chaabane	DES Chimie	Magister	MAA	Chimie Analytique	
Yahyaoui Messaud	DES Chimie	Magister	MAA	Chimie Organique	
Aoun Saad	DES Chimie	Magister	MAA	Thermodynamique des Solutions	
Braham Chaouche Lynda	DES Chimie	Magister	MAA	Chimie de l'environnement	
Kitouni Sihem	DES Chimie	Magister	MAA	Thermodynamique des Solutions	
Ait Moussa Samira	DES Chimie	Magister	MAA	Spectroscopie Moléculaire	

Visa du département

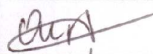
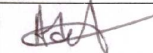


Visa de la faculté ou de l'institut



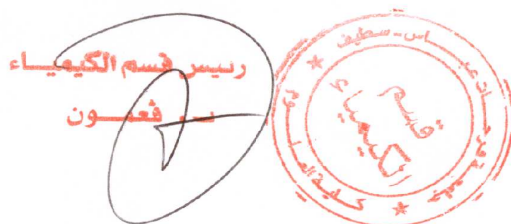
نويعيل العياشي
 عميد كلية العلوم بالبيضاء

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

Nom, prénom	Etablissement de rattachement	Diplôme graduation	Diplôme de spécialité (Magister, doctorat)	Grade	Matière à enseigner	Emargement
OUARI Kamel	Faculté de Technologie U.Setif1	D.E.S	Doctorat	MCA	Méthodes Physiques d'analyse	
ADALA Abderezak	Faculté de Technologie U.Setif1	D.E.S	Magister	MAA	Electrochimie	

Visa du département

رئيس قسم الكيمياء
شعبون



Visa de la faculté ou de l'institut

توعيل العياشي
عميد كلية العلوم بالنيابة



Etablissement :
Année universitaire : 2014 - 2015

Intitulé de la licence :

Page 9

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

Grade	Effectif Interne	Effectif Externe	Total
Professeurs	03	0	03
Maîtres de Conférences (A)	04	01	05
Maîtres de Conférences (B)	05	00	05
Maître Assistant (A)	07	01	08
Maître Assistant (B)	00	00	00
Autre (*)	00	00	00
Total	19	02	21

(*) 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 d'électrochimie

Capacité en étudiants : 24

N°	Intitulé de l'équipement	Nombre	observations
01	Voltalab21	02	Fonctionnel
02	Voltalab 40	02	Fonctionnel

Intitulé du laboratoire : Laboratoire de Spectroscopie et de chimie analytique

Capacité en étudiants : 24

01	Spectrophotomètre UV-Visible	01	Fonctionnel
02	Spectrophotomètre FTIR	01	Fonctionnel
03	Spectrophotomètre d'absorption atomique	01	Fonctionnel
04	Spectrophotomètre de flamme	01	Fonctionnel
05	Chromatographie phase liquide haute performance (HPLC)	01	Fonctionnel
06	GPC	01	Fonctionnel

Intitulé du laboratoire : Laboratoire de traitement des eaux

Capacité en étudiants : 24

01	DBO	01	Neuf
02	DCO	01	Neuf
03	Trace lab	01	Neuf
04	Oxymétrie	03	Neuf
05	Polarimètre	03	Neuf

Intitulé du laboratoire : Laboratoire de chimie Organique

Capacité en étudiants : 24

01	Rotatif évaporateur	05	fonctionnel
02	Pompe à vide	05	fonctionnel
03	Appareil de point de fusion	04	fonctionnel
04	Polarimètre	03	fonctionnel
05	Etuve	10	fonctionnel
06	Verrerie spécifique	Quantité suffisante	

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

Lieu du stage	Nombre d'étudiants	Durée du stage
//	//	//

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

- Fond documentaire constitué d'ouvrages relatant les différents aspects de la chimie.
- Abonnement SNDL.

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

- Salles de travail
- Bibliothèque de la Faculté.
- Salles d'Internet.
- Salles d'Informatique

II – Fiche d'organisation semestrielle des enseignements de la spécialité (S5 et S6)

(y inclure les annexes des arrêtés des socles communs du domaine et de la filière)

Semestre 5 :

Unité d'Enseignement	VHS	V.H hebdomadaire				Coeff	Crédits	Mode d'évaluation	
	14-16 sem	C	TD	TP	Autres			Continu	Examen
UE fondamentales									
UEF5.1(O/P)									
Chimie organique III	67h30	3h	1h30		52h30	3	5	33%	67%
Chimie Analytique II	67h30	3h	1h30		52h30	3	5	33%	67%
UEF5.2(O/P)									
Cristallographie	67h30	3h	1h30		52h30	3	5	33%	67%
Chimie Quantique II	67h30	3h	1h30		52h30	3	5	33%	67%
UE méthodologie(02 matières au choix)									
UEM5.1(O/P)									
TP Synthèse organique	22h30			1h30	52h30	2	3	50%	50%
TP Chimie Analytique									
TP Cristallographie	22h30			1h30	52h30	2	3	50%	50%
TP Modélisation Moléculaire									
UE découverte(01matières au choix)									
UED5.1(O/P)									
Chimie des Matériaux	22h30	1h30			27h30	1	2		100%
Chimie Macromoléculaire									
Chimie de l'Environnement									
Chimie Bio-organique									
UED5.2(O/P)									
Etc.									
UE transversales									
UET5.1(O/P)									
Anglais Scientifique	22h30	1h30			27h30	1	2		100%
Total Semestre 5	360h	15h	06h	3h	370h	18	30		

Semestre 6 :

Unité d'Enseignement	VHS	V.H hebdomadaire				Coeff	Crédits	Mode d'évaluation	
	14-16 sem	C	TD	TP	Autres			Continu	Examen
UE fondamentales									
UEF6.1(O/P)									
Thermodynamique des Solutions	67h30	3h	1h30		52h30	3	5	33%	67%
Electrochimie	67h30	3h	1h30		52h30	3	5	33%	67%
UEF6.2(O/P)									
Spectroscopie Moléculaire	67h30	3h	1h30		52h30	3	5	33%	67%
Chimie des Surfaces et catalyse	67h30	3h	1h30		52h30	3	5	33%	67%
UE méthodologie(02 matières au choix)									
UEM6.1(O/P)									
TP Thermodynamique des Solutions	22h30			1h30	52h30	2	3	50%	50%
TP Chimie des Surfaces									
TP d'Electrochimie	22h30			1h30	52h30	2	3	50%	50%
TP Méthodes Physiques d'Analyse									
UE découverte									
UED6.1(O/P)									
Ethique et Déontologie	22h30	1h30			27h30	1	2		100%
UE transversales									
UET6.1(O/P)									
Anglais Scientifique	22h30	1h30			27h30	1	2		100%
Total Semestre 6	360h	15h	06h	3h	370h	18	30		

Récapitulatif global de la formation : (indiquer le VH global séparé en cours, TD,TP... pour les 06 semestres d'enseignement, pour les différents types d'UE).

VH \ UE	UEF	UEM	UED	UET	Total
Cours	80	0	9	7	96
TD	27	0	3	3	33
TP	0	24	0	0	24
Travail personnel	//	//	//	//	//
Autre (préciser)					
Total					
Crédits	116	42	12	10	180
% en crédits pour chaque UE					

III - Programme détaillé par matière des semestres S5 et S6

(1 fiche détaillée par matière)

(tous les champs sont à renseigner obligatoirement)

Semestre :5

Unités d'enseignement Fondamentales

Semestre :5 Unité d'enseignement :UEF5.1

Matière :Chimie Organique III(3h Cours+1h30' TD/ semaine) ; 67h30'/Semestre

Crédits :5

Coefficient :3

Objectifs de l'enseignement (*Décrire ce que l'étudiant est censé avoir acquis comme compétences après le succès à cette matière – maximum 3 lignes*).

Le cours s'inscrit dans la continuité des enseignements de chimie organique des deux premières années. L'objectif est de présenter, dans un premier temps, des notions en chimie organique pour ensuite entamer les principes réactionnels en chimie organique et l'étude de la réactivité de certains groupements fonctionnels. La description, l'étude et l'interprétation mécanistique de certaines réactions importantes en chimie organique seront entreprises.

Connaissances préalables recommandées : *Chimie organique générale et descriptive.*

Contenu de la matière :

Chapitre 1 : Rappels de quelques notions de base en chimie organique.

- Notion de mécanisme réactionnel.
- Aspect cinétique et thermodynamique d'une réaction.
- Aspect électronique.
- Aspect stéréochimique.

Chapitre 2 : Réactivité des carbonyles

- Aspects généraux de la réactivité, stéréochimie et activation
- Description orbitale
- Action de nucléophiles (autres que les carbanions)
- Réactions d'addition : réactivité des aldéhydes et des cétones vis à vis de l'addition - Exemples de réactions - Cétènes et isocyanates - Composés carbonyles conjugués.
- Réactions de substitution : réactivité du substrat et du nucléophile - Exemples de réactions.

Chapitre 3 : Enolates

- Cinétique et thermodynamique.
- Alkylation d'enolates
- Condensation aldolique
- Réaction des enolates avec les esters et réactions apparentées
- Additions conjuguées (ou de Michaël).
- Addition de nucléophiles sur les accepteurs de Michaël.
- Annélation de Robinson et réactions apparentées.
- Additions de Michaël avec les énamines.
- Réaction de Darzens.

Chapitre 4 : Enols

- Réaction d'halogénéation.
- Réaction de Hell-Volhard-Zelinsky.
- Aldolisation.
- Réaction de Mannich.

Chapitre 5- Composés du soufre, du phosphore et le diazométhane

- Thioacétals (inversion de polarité du C=O).
- Ylures du soufre.
- Ylures du phosphore.
- Réaction de Wittig.
- Phosphonates.
- Le diazométhane : Réaction sur les cétones et les chlorures d'acides.

Chapitre 6 : Réactions péricycliques (règles de Woodward – Hoffmann)

- Réactions électrocycliques.
- Réarrangements sigmatropiques : transposition de Cope et de Claisen.

Chapitre 7 : Oxydation- Réduction

- Les réactions d'oxydation en synthèse organique.
- Les réactions de réduction en synthèse organique.
- Les groupements protecteurs.
- Synthèses multi-étapes

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

- Examen continu 33%
- Examen 67%

Références bibliographiques (*Livres et photocopiés, sites internet, etc*) :

Semestre :5 Unité d'enseignement :UEF5.1

Matière :Chimie Analytique II(3h Cours+1h30' TD/ semaine) ; 67h30'/Semestre

Crédits :5

Coefficient :3

Objectifs de l'enseignement : Ce cours traitera les bases de la chimie analytique: Paramètres statistiques ,les titrages ,les pH des électrolytes forts et faibles, et les phénomènes de la chimie des solutions.

Connaissances préalables recommandées : Chimie analytique I

Contenu de la matière :

Chapitre 1 : Paramètres statistiques de base.

- Valeur centrale, justesse et fidélité d'un ensemble de mesures
- Variance et écart-type
- Erreur aléatoires ou indéterminées
- Intervalle de confiance de la moyenne
- Comparaison des résultats –Tests paramétriques
- Test de rejet- Quotient Q ou test de Dixon
- Courbes d'étalonnage
- Méthodes robustes ou tests non-paramétriques
- Optimisation par la méthode un seul facteur à la fois

Chapitre 2: Généralités sur les titrages volumétriques.

- Définitions des méthodes titrimétriques (volumétrie, gravimétrie et coulométrie)
- Considérations générales sur les titrages (substances étalons, solutions étalons, concentration des solutions, point d'équivalence et point de fin de titrage).

Chapitre 3: pH de solutions aqueuses et non aqueuses.

- Définitions et rappels (couples acido-basiques, K_{aAH/A^-} , R.A.I. du solvant, opérateur p, force des acides et des bases en rapport avec le solvant, nivellement de la force des acides et des bases par le solvant, loi de dilution d'Ostwald)

- pH des solutions aqueuses et non aqueuses.
- Acides forts : résolution rigoureuse et discussion des limites d'utilisation de formule simplifiée
- Bases fortes : résolution rigoureuse et discussion des limites d'utilisation de formule simplifiée
- Acides faibles (équation du 3^{ème} degré, simplification au 2^{ème} degré....)
- Critère k_a/f et acidité moyenne.
- Bases faibles et basicité moyenne.
- Solutions tampons : discussion des approximations.
- Substances amphotères : résolution générale.
- Mélanges d'espèces acido-basiques.
- Dosages acido-basique.
- Choix des indicateurs colorés.

Chapitre 4 : Dosage par précipitation

- Titrage des ions halogénures par la méthode de MOHR.
- Titrage des ions halogénures par la méthode de VOHLARD.
- Les indicateurs chimiques lors des titrages par précipitation.

Chapitre 5 : Dosage d'oxydo-réduction

- Réalisation pratique
- Exemples de courbes de titrage redox
- Effet de variables sur les courbes de titrage redox
- Indicateurs d'oxydo-réduction

Chapitre 6 : Dosage par complexométrie

- Réalisation pratique
- Indicateurs de complexométrie

Chapitre 7 : Gravimétrie

- Méthodes par précipitation
- Méthodes par volatilisation.
- Facteur gravimétrique
- Propriétés des précipités et des réactifs de précipitation
- Mécanismes de formation des précipités
- Traitement des précipités colloïdaux
- Séchage et calcination
- Réactifs organiques de précipitation

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

- Examen continu 33%
- Examen 67%

Références bibliographiques (Livres et photocopiés, sites internet, etc) :

J. L. BRISSET, A. ADDOU, M. DRAOUI, D. MOUSSA, F. ABDELMALEK, Chimie analytique en solution (2^{ème} Ed.) : Principes et Applications, Ed. Lavoisier, (2011).
J.-L. BURGOT, Chimie analytique et équilibres ioniques, (2^{ème} Ed.), Ed. Lavoisier, (2011).

Semestre :5 Unité d'enseignement :UEF5.2

Matière : Cristallographie (3h Cours+1h30' TD/ semaine) ; 67h30'/Semestre

Crédits :5

Coefficient :3

Objectifs de l'enseignement : Étude de la structure de la matière cristallisée (cristallographie géométrique) et des techniques permettant de caractériser les cristaux (radiocristallographie: diffraction des rayons X, des électrons et des neutrons par les cristaux).

Connaissances préalables recommandées : Chimie Inorganique et Chimie Minérale et Structurale.

Contenu de la matière :

Chapitre 1 : Cristallographie géométrique

1-La symétrie d'orientation.

Elément de symétrie, lois de groupes, groupes ponctuels et représentation, applications.

2-La symétrie de position.

Eléments de symétrie, groupes de translations (espaces 2D et 3D), symétrie moléculaire et symétrie cristalline, groupes spatiaux et représentations, applications.

3-Le réseau réciproque.

Réseau direct et réseau réciproque, définitions et propriétés.

Chapitre 2 : La diffraction des rayons X

1-Le rayonnement X et ses propriétés (absorption, fluorescences X, diffusion élastique et inélastique).

2-La diffraction X (éléments de symétrie et diffraction, facteur de diffusion, facteur de structure, sphère d'Ewald, diffraction et réseau réciproque).

Chapitre 3 : Les méthodes de radiocristallographie

1-La Méthode des poudres.

2- Les méthodes du monocristal.

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

-Examen continu 33%

-Examen 67%

Références bibliographiques (*Livres et photocopiés, sites internet, etc*) :

Citer au moins 3 à 4 références classiques et importantes.

Semestre :5 Unité d'enseignement :UEF5.2

Matière :Chimie Quantique II(3h Cours+1h30' TD/ semaine) ; 67h30'/Semestre

Crédits :5

Coefficient :3

Objectifs de l'enseignement Ce cours s'inscrit dans la continuité des enseignements de la chimie quantique I dispensés en deuxième année. Cet enseignement permettra aux étudiants d'acquérir des solides connaissances en chimie quantique en leur permettant de mieux cerner les structures électroniques des molécules, la réactivité chimique, les interactions orbitales des complexes organométalliques etc...

Connaissances préalables recommandées Chimie quantique I

Contenu de la matière :

Chapitre 1 : Approximations de base.

- Ecriture de l'Hamiltonien d'une molécule,
- Séparation des mouvements nucléaires et les mouvements électroniques : approximation Born-Oppenheimer,
- Séparation entre les mouvements des électrons : approximation orbitale.
- Méthode LCAO.

Chapitre 2 : Structure électronique des molécules : Approche qualitative.

- Interaction de deux orbitales atomiques identiques : les molécules diatomiques homonucléaires,
- Interaction de deux orbitales atomiques différentes : les molécules diatomiques hétéronucléaires
- Interaction entre 3 orbitales : molécules AH
- Interactions entre 4 orbitales : molécules A₂
- Interactions entre 4 orbitales : molécule AB
- Propriétés électroniques de molécules diatomiques : (analyse de population, charge de Mulliken, moment dipolaire, indice de liaison ...)

Chapitre 3 : Structure électronique des molécules : Approche quantitative.

- La méthode de Huckel simple (principe et applications)
- La méthode de Huckel étendue (principe et application)

Chapitre 4 : Eléments de la théorie quantique de la réactivité chimique.

- Orbitales frontières : définition et identification
- Prédiction de sites réactifs : attaques nucléophile et électrophile et cyclisation.

Chapitre 5 : Interaction orbitale des complexes organométalliques

- Règles des dix-huit électrons
- Complexes ML_n (ML₆, ML₅,.....)

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

- Examen continu 33%
- Examen 67%

Références bibliographiques

- B. VIDAL, *Chimie Quantique*, Ed. Masson, (1992).
- D. Mac QUARRIE, J. D. SIMON, *Chimie physique: approche moléculaire*, Ed. Dunod, (2000).
- C. Tannoudji *Mécanique Quantique*

Unité d'enseignement méthodologie: (Deux matières aux choix)

Semestre :5 Unité d'enseignement: UEM5.1 (1.5h de TP/ semaine)

Matière -TP de chimie organique:

Crédits :3

Coefficient :2

Objectifs de l'enseignement . Acquisition du "*savoir faire*" technique nécessaire aux manipulations en chimie organique (synthèse, méthodes de purification, de caractérisation) afin de permettre à l'étudiant d'acquérir les pratiques expérimentales de base qui sont appliquées en laboratoire de chimie organique. (a) La compréhension et la réalisation d'un mode opératoire, (b) l'appréciation du risque, (c) les techniques d'extraction et de purifications (cristallisation et distillation), (d) l'identification et la pureté des composés synthétisés.

Contenu de la matière :

- 1- Synthèse d'un alcène
- 2- Synthèse d'un dérivé halogéné
- 3- Étude de la réaction de Cannizzaro
- 4- Synthèse de l'acide hexane dioïque

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

- Examen continu 50%
- Examen 50%

Semestre :5 Unité d'enseignement: UEM5.1 (1.5h de TP/ semaine)

Matière -TP de Chimie analytique :

Crédits :3

Coefficient :2

Objectifs de l'enseignement: Acquérir le savoir faire de base pour l'analyse qualitative et quantitative en chimie analytique et savoir manipuler les instrumentations de base en physico-chimie en relation avec les concepts vus en cours et TD. Travaux Pratiques

Contenu de la matière :

1. Les erreurs dans les analyses chimiques : Erreurs dans les mesures de volume.
2. Titrage acido-basique par potentiométrie. Effet des concentrations et des constantes d'acidité sur les courbes de titrage
3. Titrage potentiométrique d'un polyacide faible par une base forte. Comparaison avec le titrage colorimétrique.
4. Dosage des chlorures dans une eau (eau de mer, eau de robinet et eaux minérales) par la méthode de Mohr.
5. Dosage complexométrique : détermination de la dureté d'une eau (eau de robinet, eau de source, eau minérale).
6. Dosage des ions sulfates dans une eau par gravimétrie

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

- Examen continu 50%
- Examen 50%

Semestre :5 Unité d'enseignement: UEM5.1 (1.5h de TP/ semaine)

Matière -TP de cristallographie :

Crédits :3

Coefficient :2

Objectifs de l'enseignement: Etude de la symétrie, le phénomène de diffraction.les notions et calculs de base concernant les structures cristallines.

Contenu de la matière :

- Etude des éléments de symétrie d'orientation.
- Etude des groupes ponctuels et des classes cristallines.
- Etude de la symétrie de position dans l'espace 2D.
- Etude du phénomène d'absorption : Application au calcul de l'épaisseur d'un filtre.
- Le phénomène de diffraction : Application à l'étude d'une structure.
- La méthode des poudres : Identification d'un matériau solide.
- La méthode des poudres : Indexation d'un diagramme de DRX de matériaux cubiques.
- Synthèse monocristalline.
- Le calcul cristallographique : Utilisation de logiciels d'indexation, d'affinement et de représentations de structures.

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

- Examen continu 50%
- Examen 50%

Semestre :5 Unité d'enseignement: UEM5.1 (1.5h de TP/ semaine)

Matière -TP de modélisation moléculaire :

Crédits :3

Coefficient :2

Objectifs de l'enseignement Permettre à l'étudiant d'utiliser les outils nécessaires à la modélisation moléculaire (Logiciel de modélisation) ,la visualisation de structures moléculaires .

Contenu de la matière :

- 1- Initiation à l'utilisation d'un logiciel de modélisation moléculaire à interface graphique.
- 2- Représentation, visualisation et création de structures moléculaires à 2D et 3D.
- 3- Réalisation de calculs de structure électronique d'une molécule par la méthode de Huckel simple.
- 4- Réalisation de calculs de structure électronique d'une molécule par la méthode de Huckel étendue.
- 5- Détermination d'indices de réactivité

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

- Examen continu 50%
- Examen 50%

Unité d'enseignement de Découverte:

Semestre :5 Unité d'enseignement UED5.1(1.5h de cours/ semaine)

Une matière au choix

Matière1 :Chimie des matériaux :

Crédits :2

Coefficient :1

Objectifs de l'enseignement Cours sur les matériaux polymères ,les matériaux à propriétés électriques magnétiques etc..... et leurs applications.

Contenu de la matière :

Chapitre 1 : Matériaux polymères

- Généralités sur les polymères : structure, de polymérisation, différents types de macromolécules.
- Propriétés physico- chimiques des polymères : mouvements moléculaires, transitions, structure amorphe et cristalline.
- Perméabilité et diffusion dans les polymères

Chapitre 2 : Matériaux à propriétés électriques et magnétiques

- Polarisation des diélectriques, Relations fondamentales
- Etude particulière des diélectriques parfaits
- Les matériaux diélectriques modernes : Ferroélectricité
- Aimantation des milieux matériels. Relations fondamentales
- Les milieux magnétiques parfaits
- Diamagnétisme, paramagnétisme
- Antiferromagnétisme, ferrimagnétisme, ferromagnétisme.

Chapitre 3 : Matériaux semi et supraconducteurs

- Propriétés physiques des semi-conducteurs intrinsèques et extrinsèques
- Aperçu des théories modernes de la supraconductivité.

Chapitre 4 : Matériaux céramiques pour l'électronique

- Méthodes de synthèse et propriétés des matériaux
- Céramiques : caractérisation des précurseurs, étude des poudres, frittage, compacité, propriétés particulières, cermets.
- Elaboration de revêtements céramiques

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

- Examen 100%

Matière2 : Chimie macromoléculaire :

Crédits :2

Coefficient :1

Objectifs de l'enseignement (*Décrire ce que l'étudiant est censé avoir acquis comme compétences après le succès à cette matière – maximum 3 lignes*).

Contenu de la matière :

Chapitre 1 : Nomenclature et la classification de macromolécules :

- Structure des monomères et des polymères.
- Homochaines, hétérochaînes, polymères.
- Masse moléculaires de polymères.
- Comportement physico-chimique de macromolécules, géométrie.

Chapitre 2 : Polymérisation en chaîne :

- Polymérisation radicalaire.
- Polymérisation ionique :
- Polymérisation de polyènes.

Chapitre 3 : Polycondensation :

- Equilibre de la réaction de polycondensation et de la masse moléculaire.
- Dégradation lors de polycondensation.
- Méthodes de polycondensation.

Chapitre 4 : L'état physique des polymères.

- Transition de macromolécules d'un état à un autre : Vitreux, visqueux, cristallin.

Chapitre 5 : Transformations chimiques des polymères :

- Caractères spécifiques des réactions de macromolécules.
- Réactions des groupes fonctionnels de polymères.
- Dégradation des polymères

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

- Examen 100%

Matière3 : Chimie de l'environnement :

Crédits :2

Coefficient :1

Objectifs de l'enseignement (*Décrire ce que l'étudiant est censé avoir acquis comme compétences après le succès à cette matière – maximum 3 lignes*).

Contenu de la matière :

I- Sphères d'études environnementales :

- I.1- composition de la terre
- I.2- intérieur de la terre
- I.3- structure de l'atmosphère
- I.4- l'hydrosphère
- cycle de l'eau

II- Cycles globaux des éléments :

- II.1- cycle de l'oxygène
- II.2- cycle de l'azote
- II.3- cycle du carbone

III- Pollution de l'atmosphère :

- III.1- propriétés de l'atmosphère
- III.2- composés urbiquitaires
- III.3- polluants dans la troposphère
 - III.3.1- émissions anthropiques et leur source
 - III.3.2- émissions naturelles et leur source
 - III.3.3- cas du CO₂ et du méthane
 - III.3.4- présence de pluie
 - III.3.5- transformations physicochimiques des polluants dans l'atmosphère
- III.4- la stratosphère
 - III.4.1- généralités
 - III.4.2- cycle de l'ozone stratosphérique
 - III.4.3- perturbation du cycle de Chapman
 - par les gaz naturels
 - par les CFC

IV- Pollution des sols :

- IV.1- généralités
- IV.2- substances polluantes du sol
- IV.3- sources de pollution
- IV.4- comportement des polluants dans le sol
- IV.5- les métaux lourds

V- Pollution des eaux :

V.1- les eaux naturelles

V.2- les polluants de l'eau

V.3- analyse des eaux

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

-Examen 100%

Matière4 : Chimie thérapeutique :

Crédits :2

Coefficient :1

Objectifs de l'enseignement (*Décrire ce que l'étudiant est censé avoir acquis comme compétences après le succès à cette matière – maximum 3 lignes*).

Contenu de la matière :

Chapitre 1 : Découverte des médicaments.

Chapitre 2 : Principales classes et mode d'action des médicaments.

Chapitre 3 : Introduction à la pharmacologie.

Chapitre 4 : Relations structure- activité.

Chapitre 5 : Médicaments qui agissent sur l'ADN.

Modes de vectorisation des principes actifs

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

-Examen 100%

Matière5 : Chimie bio-organique :

Crédits :2

Coefficient :1

Objectifs de l'enseignement (*Décrire ce que l'étudiant est censé avoir acquis comme compétences après le succès à cette matière – maximum 3 lignes*).

Contenu de la matière :

Chapitre 1 : Les acides aminés

Chapitre 2 : Les peptides et protéines

Chapitre 3 : Les glucides

Chapitre 4 : Les nucléosides et nucléotides

Chapitre 5 : Les acides nucléiques.

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

-Examen 100%

Unité d'enseignement transversale:

Semestre :5 Unité d'enseignement: UET5.1

Matière -Anglais Scientifique1. (1.5h de cours/ semaine)

Crédits :2

Coefficient :1

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

-Examen 100%

Semestre :6

Unités d'enseignement Fondamentales

Semestre :6 Unité d'enseignement :UEF6.1

Matière: Thermodynamique des Solutions (3hCours+1h30'TD/semaine) ; 67h30'/Semestre

Crédits :5

Coefficient :3

Objectifs de l'enseignement (*Décrire ce que l'étudiant est censé avoir acquis comme compétences après le succès à cette matière – maximum 3 lignes*).

Connaissances préalables recommandées (*descriptif succinct des connaissances requises pour pouvoir suivre cet enseignement – Maximum 2 lignes*).

Contenu de la matière :

Chapitre 1 : Potentiel Chimique

- Définition.
- Potentiel Chimique d'un corps pur.

Chapitre 2 : Grandeurs Molaires Partielles (GMP)

- Propriétés des GMP.
- Détermination des GMP.
- Grandeurs de Mélange.

Chapitre 3 : Fugacité des Gaz Réels.

- Définition.
- Détermination des Fugacités (variation avec la Pression, fugacité en Coordonnées Réduites, Fugacité et Loi d'Action de Masse, variation avec la Température).

Chapitre 4 : Activité des Solutions Moléculaires.

- Définition.
- Solutions Idéales (définition, propriété des solutions idéales).
- Grandeurs d'Excès (définition, variation des Grandeurs d'Excès, expressions Empiriques des Grandeurs d'Excès, classification des Solutions par les Grandeurs d'Excès).
- Modèles empiriques (Vanlaar, Margules et Redlich-Kister).
- Modèle semis-empiriques (NRTL et Wilson).

- Modèles de contribution des groupements fonctionnels (Disquac, Unifac).
- Modèle des solutions régulières.
- Modèle des solutions athermiques.

Chapitre 5: Phénomènes critiques et diagrammes d'équilibre liquide-liquide

- Phénomènes critiques
- Diagrammes d'équilibre liquide-liquide des systèmes binaires.
- Diagrammes d'équilibre liquide-liquide des systèmes ternaires.

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

- Examen continu 33%
- Examen 67%

Références bibliographiques (*Livres et photocopiés, sites internet, etc*) :

Citer au moins 3 à 4 références classiques et importantes.

Semestre :6 Unité d'enseignement :UEF6.1

Matière: Electrochimie(3h Cours+1h30' TD/ semaine) ; 67h30'/Semestre

Crédits :5

Coefficient :3

Objectifs de l'enseignement (*Décrire ce que l'étudiant est censé avoir acquis comme compétences après le succès à cette matière – maximum 3 lignes*).

Connaissances préalables recommandées (*descriptif succinct des connaissances requises pour pouvoir suivre cet enseignement – Maximum 2 lignes*).

Contenu de la matière :

Chapitre 1 : Conduction de Courant

- Conducteurs électriques et conducteurs électrolytiques.
- Electrolyse et électrolyte.
- Loi de Faraday.
- Activité des électrolytes.

Chapitre 2 : Conductibilité des ions

- Vitesse des ions.
- Densité de courant qui traverse l'électrolyseur.
- Conductivité, Conductivité équivalente.
- Nombre de transport.
- Application de la conductimétrie.

Chapitre 3 : Tension d'électrode

- Généralité.
- Formule de NERNST, tension d'électrode.
- Formule de NERNST généralisée.
- Divers type d'électrode.
- Echelle de tension

Chapitre 4 : Piles électrochimiques

- Forces électromotrice.
- Exemple de piles.
- Piles et grandeurs thermodynamiques.
- Applications

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

-Examen continu 33%

-Examen 67%

Références bibliographiques (*Livres et photocopiés, sites internet, etc*) :

Citer au moins 3 à 4 références classiques et importantes.

Semestre :6 Unité d'enseignement :UEF6.2

Matière: Spectroscopie Moléculaire (3h Cours+1h30' TD/ semaine) ; 67h30'/Semestre

Crédits :5

Coefficient :3

Objectifs de l'enseignement (*Décrire ce que l'étudiant est censé avoir acquis comme compétences après le succès à cette matière – maximum 3 lignes*).

Connaissances préalables recommandées (*descriptif succinct des connaissances requises pour pouvoir suivre cet enseignement – Maximum 2 lignes*).

Contenu de la matière :

Chapitre 1 : Symétrie moléculaire et théorie des groupes.

Éléments de symétrie moléculaire, Représentation matricielle des éléments de symétrie, Groupes de symétrie moléculaire, Table de caractères d'un groupe de symétrie moléculaire.

Chapitre 2 : Introduction à la spectroscopie moléculaire

Généralités et aspect expérimental de la spectroscopie d'absorption

Chapitre 3 : Spectroscopie rotationnelle.

Le modèle du rotateur rigide, fonctions et énergies propres, les règles de sélections, le modèle du rotateur non-rigide et les effets de distorsion centrifuge, spectre de rotation d'une molécule diatomique, spectre de rotation d'une molécule polyatomique.

Chapitre 4 : Spectroscopie vibrationnelle.

Le modèle de l'oscillateur harmonique, fonctions et énergies propres, les règles de sélection, le modèle de l'oscillateur anharmonique, spectre de vibration d'une molécule diatomique, spectre de vibration d'une molécule polyatomique.

Chapitre 5 : Spectroscopie vibro-rotationnelle.

Le modèle de l'oscillateur tournant, spectre de vibro-rotation, interaction entre la vibration et la rotation, relation entre les constantes moléculaires, Effet isotopique.

Chapitre 6 : Spectroscopie RAMAN.

Diffusion de la lumière, observation expérimentale de l'effet RAMAN, théorie de l'effet RAMAN, spectre RAMAN.

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

-Examen continu 33%

-Examen 67%

Références bibliographiques (*Livres et photocopiés, sites internet, etc*) :

Citer au moins 3 à 4 références classiques et importantes.

Semestre :6 Unité d'enseignement :UEF6.2

Matière : Chimie des Surfaces et catalyse (3hCours+1h30'TD/semaine) 67h30'/Semestre

Crédits :5

Coefficient :3

Objectifs de l'enseignement (*Décrire ce que l'étudiant est censé avoir acquis comme compétences après le succès à cette matière – maximum 3 lignes*).

Connaissances préalables recommandées (*descriptif succinct des connaissances requises pour pouvoir suivre cet enseignement – Maximum 2 lignes*).

Contenu de la matière :

Partie : Chimie des surfaces.

Chapitre 1 : Adsorption

- Adsorption En phase gazeuse (Adsorption en monocouche : Isotherme de Freundlich, Isotherme de langmuir / Adsorption en multicouche : Isotherme du BET, Différentes courbes d'isothermes / Surface spécifique, porosité, techniques de mesures).
- Adsorption en phase liquide (Modèle de Gibbs).

Chapitre 2 : Tensioactivité.

- Notion de tension superficielle.
- Tension de surface et réaction chimique.

Partie : Catalyse.

Chapitre 1 : Catalyse homogène

- Modèle de Mikailis.
- Exemple de la catalyse enzymatique.

Chapitre 2 : Catalyse hétérogène

- Physisorption, chimisorption.
- Cinétique de catalyse hétérogène (modèle de Langmuir-Hinshelwood, modèle d'Eley-Rideal).

Chapitre 3 : Aspects pratiques en catalyse

- Les supports de catalyseurs : alumines, silice, zéolithes USY, charbons actifs...
- Mise en forme des supports.
- Principales opérations de fabrication des catalyseurs.

Chapitre 4 : Principales techniques physiques de caractérisation des catalyseurs

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

-Examen continu 33%

-Examen 67%

Références bibliographiques (*Livres et photocopiés, sites internet, etc*) :

Citer au moins 3 à 4 références classiques et importantes.

Unité d'enseignement méthodologie

(Deux matières au choix)

Semestre :6 Unité d'enseignement : UEM6.1 (1.5h de TP/ semaine)

Matière -TP de thermodynamique des solutions :

Crédits :3

Coefficient :2

Objectifs de l'enseignement (*Décrire ce que l'étudiant est censé avoir acquis comme compétences après le succès à cette matière – maximum 3 lignes*).

Contenu de la matière :

- 1- Détermination d'un diagramme d'équilibre liquide solide d'un mélange binaire
- 2- Détermination diagramme d'équilibre liquide vapeur d'un mélange binaire
- 3- Mesure des enthalpies d'excès d'un mélange binaire
- 4- Détermination diagramme d'équilibre liquide liquide d'un mélange binaire
- 5- Détermination diagramme d'équilibre liquide liquide d'un mélange ternaire

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

-Examen continu 50%

-Examen 50%

Semestre :6 Unité d'enseignement : UEM6.1 (1.5h de TP/ semaine)

Matière -TP de chimie des surfaces :

Crédits :3

Coefficient :2

Objectifs de l'enseignement (*Décrire ce que l'étudiant est censé avoir acquis comme compétences après le succès à cette matière – maximum 3 lignes*).

Contenu de la matière :

- 1- Etude de l'adsorption de l'acide acétique par le charbon actif
- 2- Etude de la formation de micelles par conductimétrie
- 3- Mesure de la tension superficielle d'un liquide par la méthode d'arrachement
- 4- Mesure de la tension superficielle d'un liquide par la méthode de la goutte pendante

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

- Examen continu 50%
- Examen 50%

Semestre :6 Unité d'enseignement : UEM6.1 (1.5h de TP/ semaine)

Matière -TP d'électrochimie

Crédits :3

Coefficient :2

Objectifs de l'enseignement (*Décrire ce que l'étudiant est censé avoir acquis comme compétences après le succès à cette matière – maximum 3 lignes*).

Contenu de la matière :

- 1- Conductibilité des électrolytes et dosage conductimétrique
- 2- Détermination du PH de différents types de solutions
- 3- Électrolyse. Vérification de la loi de FARADAY
- 4- Préparation et étude d'une électrode de deuxième espèce.
- 5- Élaboration Electrolytique de l'hypochlorite de Sodium ou « Eau de Javel »
- 6- Détermination du Potentiel normal d'une électrode

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

- Examen continu 50%
- Examen 50%

Semestre :6 Unité d'enseignement : UEM6.1 (1.5h de TP/ semaine)

Matière -TP de Méthodes physico-chimiques d'analyses:

Crédits :3

Coefficient :2

Objectifs de l'enseignement (*Décrire ce que l'étudiant est censé avoir acquis comme compétences après le succès à cette matière – maximum 3 lignes*).

Contenu de la matière :

- 1- Recherche des groupes fonctionnels
- 2- La chromatographie sur couche mince
- 3- Caractérisation par spectroscopies UV et IR
- 4- Caractérisation par diffraction des RX sur poudre

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

- Examen continu 50%
- Examen 50%

Unité d'enseignement de Découverte:

Semestre :6 Unité d'enseignement UED6.1

Matière: Ethique et déontologie.

Crédits :2

Coefficient :1

Objectifs de l'enseignement (*Décrire ce que l'étudiant est censé avoir acquis comme compétences après le succès à cette matière – maximum 3 lignes*).

Contenu de la matière :

A définir.

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

-Examen 100%

Unité d'enseignement transversale:

Semestre :6 Unité d'enseignement: UET6.1

Matière -Anglais Scientifique2. (1.5h de cours/ semaine)

Crédits :2

Coefficient :1

Mode d'évaluation : (type d'évaluation et pondération)

-Examen 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)
(selon modèle ci-joint)

Curriculum Vitae succinct

Nom et prénom : Azizi Amor

Date et lieu de naissance : 03 Janvier 1961

Mail et téléphone : aziziamor@yahoo.fr, Tel : 036 835316

Grade : Professeur

Etablissement ou institution de rattachement : Université Ferhat Abbas-Sétif 1

Diplômes obtenus (graduation, post graduation, etc...) avec date et lieu d'obtention et spécialité :

- Université Louis-Pasteur Strasbourg - France
Juin 1996, Doctorat en "Sciences des Matériaux"

- Université de Montpellier II - France
Juin 1987, Diplôme d'Etudes Approfondies en "*Matériaux pour la Micro-électronique et la Micro-ionique*"
Option "physico-chimie des matériaux solides inorganiques"

- Université de Sétif-Algérie
Juin 1986, Diplôme d'Etudes Supérieures en Chimie, "Electrochimie"

Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)

Spectroscopie Moléculaire,

Chimie physique moléculaire et quantique

Sciences et ingénierie des matériaux

Chimie des matériaux inorganiques

Chimie physique des matériaux solides

Méthodes d'élaboration et de caractérisation des nanostructures

Nanosciences et nanotechnologie

Curriculum Vitae succinct

Nom et prénom : Fatima SETIFI

Date et lieu de naissance : 13 Décembre 1973 à Constantine

Mail et téléphone : e-mail : fat_setifi@yahoo.fr, Tél : 0666655150

Grade :Professeur

Etablissement ou institution de rattachement :Université Ferhat Abbas-Sétif 1

Diplômes obtenus (graduation, post graduation, etc...) avec date et lieu d'obtention et spécialité :

Janvier 2007: Habilitation Universitaire, option **Chimie Inorganique**, soutenue à l'Université Badji Mokhtar de Annaba.

Avril. 2003: Docteur de l'Université de Rennes I, **Chimie Inorganique**.

Juin 1999: Thèse de Magister, option **Chimie des Matériaux**, Département de Chimie, Faculté des Sciences, Université Mentouri de Constantine (Algérie).

Juin. 1996: **DEA en Chimie des Matériaux**, Département de Chimie, Faculté des Sciences, Université Mentouri de Constantine (Algérie).

Juin. 1995: **DES en Chimie**.
Université Mentouri de Constantine (Algérie).

Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)

Matières enseignées : Chimie Minérale Structurale, Chimie de Coordination, Chimie du Solide, Cristallographie Géométrique, Radio Cristallographie, Matériaux Moléculaires, Chimie Moléculaire, Travaux Pratiques (HPLC, GC, Absorption atomique, IR, UV, Dosage Ampérométrique, Ionométrie).

Curriculum Vitae succinct

Nom et prénom : KABOUB Lakhemici

Date et lieu de naissance : 15 Janvier 1964 à Ain Abessa - Sétif

Mail et téléphone : lkaboub@hotmail.com Tél : 07 79 53 85 96

Grade : Professeur

Etablissement ou institution de rattachement :

Département de Chimie
Faculté des Sciences
Université de Sétif-1

Diplômes obtenus (graduation, post graduation, etc...) avec date et lieu d'obtention et spécialité :

- Baccalauréat série Maths : Juin 1982. Lycée Elmoiz, Sétif.
- Ingénieur d'état en chimie industrielle : Juin 1988. Université de Sétif.
- Magistère en chimie des matériaux organiques : Juin 1998. Univ. de Tébessa.
- Doctorat en Sciences (option : chimie des matériaux organiques)
24 Juin 2006 Université de Sétif – Algérie.
- Diplôme d'Habilitation Universitaire (option : chimie des matériaux organiques)
26 Février 2006 Université de Constantine.

Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)

Chimie Organique
Mécanismes réactionnels
Chimie hétéro-cyclique,
Matériaux organiques moléculaires,
Chimie supramoléculaire et nanomatériaux
Matériaux hybrides à propriétés physiques variées
Techniques d'analyses, Méthodes physico-chimique d'analyse
Les complexes organométalliques
Les méthodes de caractérisation spectroscopiques

Curriculum Vitae

Nom et prénom : ZAIDI FAROUK

Date et lieu de naissance : 11 / 01 / 1959 à SETIF

Mail et téléphone : zaidi.farouk@yahoo.fr ; Tél : 05 51 80 82 81

Grade : Maitre de Conférence , Classe A

Etablissement ou institution de rattachement : Dpt de Chimie – Fac des Sciences

Diplômes obtenus (graduation, post graduation, etc...) avec date et lieu

Diplôme	Date & Lieu d'obtention	Spécialité
D. E. S	Juin 1983 – Université Mentouri de Constantine	Chimie Organique
Magister	Juin 1989 – Université Mentouri de Constantine	Chimie Organique (Phytochimie)
Doctorat d'Etat	Mai 2005 – Université Mentouri de Constantine	Chimie Organique (Phytochimie)

Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)

1°) Chimie Générale : 1^{ère} Année (SM, ST)

2°) Techniques ou Méthodes de Séparation : Extraction, Chromatographie

3°) Techniques d'identification Structurales : Spectroscopies (UV-Visible, IR, SM , RMN)

Curriculum Vitae succinct

Nom et prénom : Sahari Ali

Date et lieu de naissance : 20/04/1960

Mail et téléphone : asahari38@yahoo.com Tel 0772226960

Grade : Maitre de Conférences – classe A

Etablissement ou institution de rattachement : Université de Sétif 1.

Diplômes obtenus (graduation, post graduation, etc...) avec date et lieu d'obtention et spécialité :

Diplôme des études supérieures D.E.S 1985 Chimie Industrielle – option électrochimie -Université de Sétif

Diplôme des études approfondies D.E.A 1986 option électrochimie

Diplôme de Magister en électrochimie 1989-Université de Sétif

Diplôme de Doctorat en Sciences 2006-Université de Sétif

Diplôme d'habilitation à diriger des travaux de recherches (HDR) 2011. -Université de Sétif

Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)

Modules enseignés à l'université de Biskra

Sec 100. (Atomistique) Année 1990

TC010 Année 1991

Sec 109 (Chimie Analytique) Année 1992-1995

Sec 136 (Electrochimie approfondie) Année 1996-2003

Module d'électrochimie et corrosion) pour ingénieurs 2003-2005

Modules enseignés à l'université de Sétif1

Sec 136 Année 2006-2008

Chimie 8 (Chimie Analytique) Année 2009-2010

Chimie 11 (Electrochimie) Année 2011-2014

TP Chimie Analytique Année 2012-2014

Module d'électrochimie première année post graduation Année 2009-2010.

Méthodes électrochimiques Partie 1 **MasterI** 2012-2013

Méthodes électrochimiques Partie 2 **MasterII** 2012-2013

Module Chimie 11 Année 2015.

Module de Chimie Analytique MasterI 2015

Curriculum Vitae succinct

Nom et prénom : Hannachi Douniazed

Date et lieu de naissance : 11/05/1980 N'gaous W-Batna

Mail et téléphone : H_douniazed@yahoo.fr / +213 (0) 555 488 712

Grade : Maître de Conférences -B-

Etablissement ou institution de rattachement : Département de Chimie, Faculté des Sciences, Université de Setif-1, El Bez, Setif 19000, Algerie

Diplômes obtenus (graduation, post graduation, etc...) avec date et lieu d'obtention et spécialité :

Octobre 2002	Diplôme des Etudes Supérieures en Chimie Physique, Université de Batna.
Mars 2004	DEA de Chimie-Physique, Université de Batna.
Juillet 2006	Magistère de Chimie-Physique, Université de Batna.
Septembre 2011	Doctorat en Science Option : Chimie-Physique, Université de Batna.

Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)

Chimie 10 : Spectroscopie Moléculaire (L3-S5)
Chimie 16 : Chimie Théorique et Liaisons Chimiques (L3-S6)
Chimie 13 : Thermodynamique (L3-S6)
Thermodynamique & Cinétique Chimique (S4)
Symétrie moléculaire et théorie de groupes
TP modélisation moléculaire

Curriculum Vitae succinct

Nom et prénom : Saifi ISSAADI

Date et lieu de naissance : 14.06.1977 à Bouandas Sétif

Mail et téléphone : issaadi2001@yahoo.fr , 0669332140

Grade : Maitre de conférences classe B

Etablissement ou institution de rattachement : Département de Chimie, Faculté des Sciences,
Université Ferhat ABBAS Sétif 1

Diplômes obtenus (graduation, post graduation, etc...) avec date et lieu d'obtention et spécialité :

-DES en Chimie, Université de sétif (2000)

-Magister en Chimie Appliquée, Université de sétif (2003)

-Doctorat en Sciences en Chimie Appliquée, Université de sétif (2011)

Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)

Chargé de cours de Chimie minérale

Chargé de cours de Chimie générale

Chargé de cours du module initiation aux techniques physicochimiques d'analyse

Chargé de TP de Chimie minérale – Organique

Chargé de TP d'électrochimie

Curriculum Vitae succinct

Nom et prénom : MAANE Samira

Date et lieu de naissance : 02 décembre 1966 à Sétif

Mail et téléphone : maanesamira@yahoo.fr ; Tèl : 05 56 09 63 71

Grade : Maitre de conférences de rang B

Etablissement ou institution de rattachement : Université F. ABBAS Sétif 1 ; Faculté des Sciences

Diplômes obtenus (graduation, post graduation, etc...) avec date et lieu d'obtention et spécialité :

Doctorat en Sciences

Option: Biologie

Magister en chimie industrielle

Option: Electrochimie

Ingénieur d'état en Chimie industrielle

Option: Electrochimie

Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)

- *Chimie 3,*
- *Chimie des surfaces et interfaces*
- *Chimie 6*
- *Chimie minérale,*
- *Chimie analytique,*
- *Trautement des eaux,*
- *chimie générale I et II*
- *Chimie des surfaces.*

Curriculum Vitae succinct

Nom et prénom : MEZACHE Nadjat

Date et lieu de naissance : 07/08/1972 à Constantine

Mail et téléphone : mezachenadjet@yahoo.fr N° de téléphone 0775704211

Grade : Maitre de conférence B

Etablissement ou institution de rattachement : Université Ferhat Abbas Sétif 1, faculté des sciences, département de chimie.

Diplômes obtenus (graduation, post graduation, etc...) avec date et lieu d'obtention et spécialité :
DES en chimie ; 1995, université de Constantine

Magister en chimie organique, 2002 ; Constantine

Doctorat en chimie organique, 2010, Constantine

Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)

- Chimie Organique approfondie Sec 133
- Techniques d'analyse
- Chimie organique descriptive (chimie 5)
- Réactivité chimique et mécanismes réactionnels (chimie 7)
- Chimie organique 2

Curriculum Vitae succinct

Nom et prénom : Aoun Saad

Date et lieu de naissance : 16/12/1963 Sétif

Mail et téléphone : s.aoun@laposte.net

Grade : M.A.A

Etablissement ou institution de rattachement : Université Ferhat Abbas Sétif-1 Faculté des Sciences Département de Chimie

Diplômes obtenus (graduation, post graduation, etc...) avec date et lieu d'obtention et spécialité :

Juin 1988 Ingéniorat génie des polymères Université Ferhat Abbas Sétif-1

Juillet 1997 Magister en Chimie des eaux Université Batna

Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)

Chimie des Surfaces (COURS, TD, TP)

Cinétique Chimique (COURS, TD, TP)

Thermodynamique (COURS, TD)

Chimie Analytique (TD)

Chimie Organique générale (TP)

Curriculum Vitae succinct

Nom et prénom : KITOUNI Siham

Date et lieu de naissance : 29/06/1978 à Chlef

Mail et téléphone : kitouni.0509@gmail.com N° de téléphone 06 61 71 64 94

Grade : Maitre assistant classe A

Etablissement ou institution de rattachement : Université Ferhat Abbas Sétif 1, faculté des sciences, département de chimie.

Diplômes obtenus (graduation, post graduation, etc...) avec date et lieu d'obtention et spécialité :
2003 Magister chimie appliquée université de Sétif.

Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)

2^{ème} année chimie 4 TD

2^{ème} année techniques d'analyse physico-chimique TD

2^{ème} année chimie minérale TP

3^{ème} année cristallographie TD

Curriculum Vitae succinct

Nom et prénom : Braham Chaouch Lynda

Date et lieu de naissance : 26-04-1981 à Sétif

Mail et téléphone : bclynda2000@yahoo.fr

Grade : Maitre assistant « A »

**Etablissement ou institution de rattachement :
Université Farhat Abbas , Setif « el Bez »**

Diplômes obtenus (graduation, post graduation, etc...) avec date et lieu d'obtention et spécialité :

**Magister en chimie appliquée (2007)
Inscrite en 7^{ème} année doctorat.**

Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)

**Chimie générale (TP)
Chimie physique (techniques d'analyse TP)
Chimie analytique (TP)
Chimie minérale (TP)**

Curriculum Vitae succinct

Nom et prénom : Yahiaoui Messaoud

Date et lieu de naissance : 28/07/1980 -Batna

Mail et téléphone : anes08@g mail.com tel :0778845172

Grade : maitre assistant A

**Etablissement ou institution de rattachement : université ferhat abbes setif 1 (faculté de sciences-
département de chimie)**

**Diplômes obtenus (graduation, post graduation, etc...) avec date et lieu d'obtention et spécialité :
2007 Magistère université de Sétif**

Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)

- Chimie3(Chimie Organique et Minérale).
- Chimie2(Thermodynamique).
- Chimie Organique1.
- Chimie analytique.

Curriculum Vitae succinct

Nom et prénom : Chiter Chaabane

Date et lieu de naissance : 10-01-1978 ain lahdjer -Sétif

Mail et téléphone : chiter08 g mail.com tel :0663690851

Grade : maitre assistant A

**Etablissement ou institution de rattachement : université ferhat abbes setif 1 (faculté de sciences-
departement de chimie)**

**Diplômes obtenus (graduation, post graduation, etc...) avec date et lieu d'obtention et spécialité :
2007 Magistère université de Sétif**

Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)

- Chimie3(Chimie Organique et Minérale)
- Chimie2(Thermodynamique)
- Chimie Organique1
- Thermodynamique et Cinétique

Curriculum Vitae succinct

Nom et prénom :BOUCHAMA Abdelaziz

Date et lieu de naissance : 10/01/1955 Chott Sétif

Mail et téléphone : az.bouchama@yahoo.fr

Grade : MCA

Etablissement ou institution de rattachement : Université FERHAT Abbas Sétif 1

Diplômes obtenus (graduation, post graduation, etc...) avec date et lieu d'obtention et spécialité :

- Baccalauréat Série Mathématique juin 1974 Sétif.
- D.E.S option Chimie Organique juillet 1979 Université Mentouri Constantine.
- Magister Option Chimie Organique septembre 1983 Université Mentouri Constantine.
- Doctorat d'Etat Option Chimie Organique décembre 2007 Université Université FERHAT Abbas Sétif

Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)

- Chimie générale
- Thermodynamique chimique
- Chimie minérale
- Chimie Analytique.
- Chimie organique générale, descriptive et approfondie.
- Chimie des Substances Naturelles
- Chimie des composés Hétérocycliques.
- Chimie des Organométalliques.

Curriculum Vitae succinct

Nom et prénom :GAAMOUNE Bachir

Date et lieu de naissance : 10/09/1955 Sétif

Mail et téléphone :bachirgaamoun@yahoo.fr

Grade : MCB

Etablissement ou institution de rattachement : Université FERHAT Abbas Sétif 1

Diplômes obtenus (graduation, post graduation, etc...) avec date et lieu d'obtention et spécialité :

- Baccalauréat Série Mathématique juin 1975 Sétif.
- D.E.S option Chimie Analytique juillet 1980 Université Mentouri Constantine.
- Magister Option Chimie Analytique novembre 1985 Université Mentouri Constantine.
- Doctorat Science Option Chimie Inorganique Mars 2010 Université Université FERHAT Abbas Sétif

Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)

- Chimie générale
- Thermodynamiques chimique
- Chimie Analytique.
- Chimie organique générale.
- Electrochimie
- Cinétique chimique.
- Chimie des Organométalliques.

Curriculum Vitae succinct

Nom et prénom :HAROUN Mohamed Fahim

Date et lieu de naissance : 24/03/1975 à Ras El Oued.

Mail et téléphone : haroun_mf@yahoo.fr

Grade : MCA

Etablissement ou institution de rattachement : Université FERHAT Abbas Sétif 1

Diplômes obtenus (graduation, post graduation, etc...) avec date et lieu d'obtention et spécialité .:

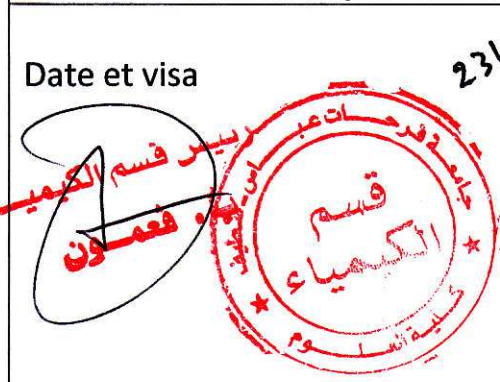
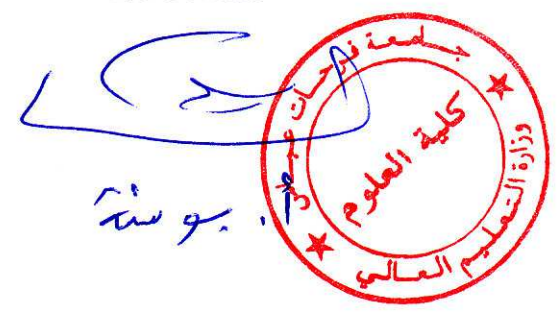




- D.E.S option Physique juillet 1999 Université FERHAT Abbas Sétif**
- DEA Matière condensée et Matière molle 2002 Université Louis Pasteur Strasbourg**
- Magister Physique 2004 Université FERHAT Abbas Sétif.**
- Doctorat Science Option Chimie Physique 2007 Louis Pasteur de Strasbourg**

Compétences professionnelles pédagogiques (matières enseignées etc.)

- Chimie générale**
- Cristallographie**
- Chimie inorganique.**
- Chimie Quantique.**
- Cristallographie et Radiocristallographie.**

VI - Avis et Visas des organes Administratifs et Consultatifs

Intitulé de la Licence :

Chef de département + Responsable de l'équipe de domaine	
Date et visa 	Date et visa 
Doyen de la faculté (ou Directeur d'institut)	
Date et visa : 	
Chef d'établissement universitaire	
Date et visa 	

**VII – Avis et Visa de la Conférence Régionale
(Uniquement dans la version définitive transmise au MESRS)**

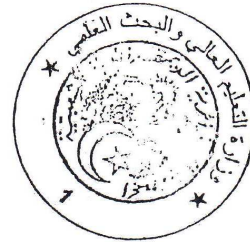
**VIII – Avis et Visa du Comité pédagogique National de Domaine
(Uniquement dans la version définitive transmise au MESRS)**

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية
وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
قرار رقم 320 مؤرخ في 06 ماي 2013
يتضمن إلحاق ليسانس مؤهلة بعنوان جامعة سطيف
إلى جامعة سطيف 1

إن وزير التعليم العالي والبحث العلمي،

- بمقتضى المرسوم الرئاسي رقم 12-326 المؤرخ في 17 شوال عام 1433 الموافق 4 سبتمبر سنة 2012 المتضمن تعيين أعضاء الحكومة،
- وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 89-140 المؤرخ في 29 ذي الحجة عام 1409 الموافق أول غشت سنة 1989، المتضمن إنشاء جامعة سطيف، المعطل والمتمم،
- وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 13-77 المؤرخ في 18 ربيع الأول عام 1434 الموافق 30 يناير سنة 2013 الذي يحدد صلاحيات وزير التعليم العالي والبحث العلمي،
- وبمقتضى المقرر رقم 116 المؤرخ في 20 أكتوبر 2005، المتضمن تحديد قائمة مؤسسات التعليم العالي المؤهلة لضمان تكوينات عليا لنيل شهادة الليسانس " نظام جديد " للسنة الجامعية 2005 - 2006،
- وبمقتضى القرار رقم 101 المؤرخ في 20 جوان 2007، المتضمن تأهيل شهادات ليسانس أكاديمية ومهنية المفتوحة بعنوان السنة الجامعية 2006 - 2007 بجامعة سطيف،
- وبمقتضى القرار رقم 162 المؤرخ في 07 أوت 2008، المتضمن تأهيل ليسانس أكاديمية ومهنية المفتوحة بعنوان السنة الجامعية 2007 - 2008 بجامعة سطيف،
- وبمقتضى القرار رقم 72 المؤرخ في 06 ماي 2009، المتضمن تأهيل الليسانس المفتوحة بعنوان السنة الجامعية 2008 - 2009 بجامعة سطيف،
- وبمقتضى القرار رقم 144 المؤرخ في 01 جويلية 2009، المتضمن تأهيل الليسانس المفتوحة بعنوان السنة الجامعية 2009 - 2010 بجامعة سطيف،
- وبمقتضى القرار رقم 287 المؤرخ في 07 سبتمبر 2010، المتضمن تأهيل الليسانس المفتوحة بعنوان السنة الجامعية 2010 - 2011 بجامعة سطيف،
- وبمقتضى القرار رقم 524 المؤرخ في 04 سبتمبر 2011، المتضمن تأهيل الليسانس المفتوحة بعنوان السنة الجامعية 2011 - 2012 بجامعة سطيف،

يقرر



المادة الأولى : تلحق اللىسانس المؤهلة موضوع المقرر رقم 116 المؤرخ في 20 أكتوبر 2005 والقرارات رقم 101 المؤرخ في 20 جوان 2007 ورقم 162 المؤرخ في 07 أوت 2008 ورقم 72 المؤرخ في 06 ماي 2009 ورقم 144 المؤرخ في 01 جويلية 2009 ورقم 287 المؤرخ في 07 سبتمبر 2010 ورقم 524 المؤرخ في 04 سبتمبر 2011 والمذكورة أعلاه، بعنوان جامعة سطيف إلى جامعة سطيف 1، طبقا لملحق هذا القرار.

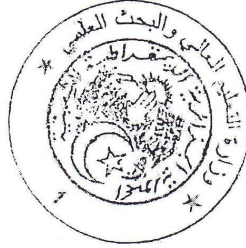
المادة 2 : تلغى جميع الأحكام المخالفة لهذا القرار.

المادة 3 : يكلف المدير العام للتعليم والتكوين العالين ومدير جامعة سطيف 1، كل فيما يخصه، بتطبيق هذا القرار الذي ينشر في النشرة الرسمية للتعليم العالين والبحث العلمي.

حرر بالجزائر في: 06 05 2013

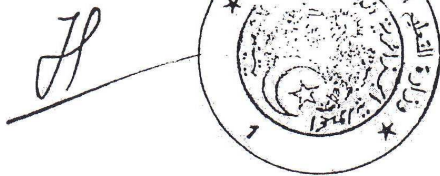
وزير التعليم العالين والبحث العلمي

وزير التعليم العالين والبحث العلمي
الأمير محمد بن عبد العزيز



ملحق: إلحاق ليسانس مؤهلة بعنوان جامعة سطيف
إلى جامعة سطيف 1

الميدان	الفرع	التخصص	طبيعة	
علوم وتكنولوجيا	هندسة معمارية و عمران	هندسة معمارية	أ	
	هندسة مدنية	هندسة مدنية	أ	
	إلكترونيك	إلكترونيك	الأداتية في الإلكترونيك	أ
			إلكترونيك، إلكترونيك، آلية	أ
			تقنيات الصورة والصوت	م
			اتصال	أ
			إلكترونيك رقمي	أ
	آلية	آلية	أ	
	إلكترونيك وتقني	إلكترونيك وتقني	أ	
	هندسة الطرائق	هندسة الطرائق	هندسة الكيمياء	أ
			هندسة كيميائية	أ
			هندسة الطرائق الصيدلانية	أ
	هندسة المبلمرات	مواد مبلمرة	أ	
	بصريات و ميكانيك الدقة	بصريات و ميكانيك الدقة	بصريات أداتية وفوطونيات	أ
			ميكانيك تطبيقية	أ
			تكنولوجيا المواد	أ
			قياس بصري	م
			قياس ورقابة صناعية	م
	كيمياء	كيمياء	كيمياء البيئة	م
			كيمياء أساسية	أ
فيزياء	فيزياء	هندسة فيزيائية	أ	
		فيزياء أساسية	أ	
		هندسة بيوطبية استثنائية	م	
رياضيات وإعلام آلي	إعلام آلي	أنظمة ذكية وإعلام آلي صناعي	م	
		إعلام آلي	أ	
		الإعلام الآلي لتقنيات الإعلام والاتصال	م	
	رياضيات	رياضيات	رياضيات أساسية	أ
			رياضيات تطبيقية	أ
			نمذجة والحساب على إقخاذ القرار	م



الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

وزارة التعليم العالي و البحث العلمي

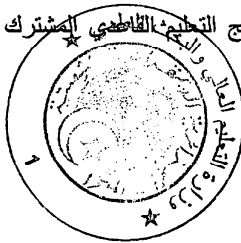
قرار رقم 757 مؤرخ في 05 أكتوبر 2013

يعدل ملحق القرار رقم 495 المؤرخ في 28 جويلية 2013
المحدد برنامج التعليم القاعدي المشترك لشهادات ليسانس ميدان
« علوم المادة »

إن وزير التعليم العالي والبحث العلمي،

- بمقتضى القانون رقم 99 - 05 المؤرخ في 18 ذي الحجة عام 1419 الموافق 4 أبريل 1999 المتضمن القانون التوجيهي للتعليم العالي،
- وبمقتضى المرسوم الرئاسي رقم 13-312 المؤرخ في 5 ذي القعدة عام 1434 الموافق 11 سبتمبر سنة 2013 المتضمن تعيين أعضاء الحكومة،
- و بمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 03-279 المؤرخ في 24 جمادى الثانية عام 1424 الموافق 23 غشت سنة 2003، الذي يحدد مهام الجامعة والقواعد الخاصة بتنظيمها وسيرها، المعدل والمتمم،
- و بمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 05-299 المؤرخ في 11 رجب عام 1426 الموافق 16 غشت 2005 الذي يحدد مهام المركز الجامعي و القواعد الخاصة بتنظيمه و سيره،
- و بمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 08-265 المؤرخ في 17 شعبان 1429 الموافق 19 غشت سنة 2008 والمتضمن نظام الدراسات للحصول على شهادة الليسانس وشهادة الماستر وشهادة الدكتوراه،
- وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 13-77 المؤرخ في 18 ربيع الأول عام 1434 الموافق 30 يناير سنة 2013 الذي يحدد صلاحيات وزير التعليم العالي والبحث العلمي،
- وبمقتضى القرار رقم 129 المؤرخ في 4 يونيو سنة 2005 المتضمن إنشاء اللجنة الوطنية للتأهيل وتشكيلتها وصلاحياتها وسيرها،
- و بمقتضى القرار رقم 75 المؤرخ في 26 مارس 2012 المتضمن إنشاء اللجنة البيداغوجية الوطنية للميدان ويحدد مهامها وتشكيلتها وتنظيمها وسيرها،
- و بمقتضى القرار رقم 129 المؤرخ في 6 مارس 2013 المتضمن إنشاء ندوة العمداء لكل ميدان،
- و بمقتضى القرار رقم 495 المؤرخ في 28 جويلية 2013 النحدد برنامج التعليم القاعدي المشترك لشهادات ليسانس ميدان « علوم المادة » .

يقرر



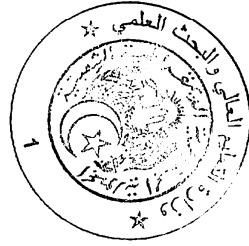
المادة الأولى : يهدف هذا القرار إلى تعديل ملحق القرار رقم 495 المؤرخ في 28 جويلية 2013، المذكور أعلاه، الذي يحدد برنامج التعليم القاعدي المشترك لشهادات ليسانس ميدان « علوم المادة » طبقا لملحق هذا القرار.

المادة 2 : يكلف المدير العام للتعليم والتكوين العالين و رؤساء مؤسسات التعليم والتكوين العالين، كل فيما يخصه، بتطبيق هذا القرار الذي ينشر في النشرة الرسمية للتعليم العالين والبحث العلمي.

حرر بالجزائر في:.....

وزير التعليم العالين والبحث العلمي

وزير التعليم العالين والبحث العلمي
الأستاذ محمد سبارحكي



الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية
وزارة التعليم العالي والبحث العلمي

قرار رقم 621 مؤرخ في 24 جوان 2014

يحدد برنامج التعليم للسنة الثانية لنيل شهادة ليسانس
في ميدان "علوم المادة"
فرع "كيمياء"

إن وزير التعليم العالي والبحث العلمي،

- بمقتضى القانون رقم 99-05 المؤرخ في 18 ذو الحجة عام 1419 الموافق 4 أبريل سنة 1999 المتضمن القانون التوجيهي للتعليم العالي المعدل والمتمم؛
- وبمقتضى المرسوم الرئاسي رقم 14-154 المؤرخ في رجب عام 1435 الموافق 5 مايو سنة 2014 المتضمن تعيين أعضاء الحكومة؛
- وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 01-208 المؤرخ في 2 جمادى الأولى عام 1422 الموافق 23 يوليو سنة 2001 الذي يحدد مهام وسير الهياكل الجهوية والندوة الوطنية للجامعات؛
- وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 03-279 المؤرخ في 24 جمادى الثانية عام 1424 الموافق 23 غشت سنة 2003 الذي يحدد مهام الجامعة والقواعد الخاصة بتنظيمها وسيرها، المعدل والمتمم؛
- وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 05-299 المؤرخ في 11 رجب عام 1426 الموافق 16 غشت سنة 2005 الذي يحدد مهام المركز الجامعي والقواعد الخاصة بتنظيمه وسيره؛
- وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 08-265 المؤرخ في 17 شعبان عام 1429 الموافق 19 غشت سنة 2008 المتضمن نظام الدراسات للحصول على شهادة الليسانس، شهادة الماستر وشهادة الدكتوراه؛
- وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 13-77 المؤرخ في 18 ربيع الأول عام 1434 الموافق 30 يناير سنة 2013 الذي يحدد صلاحيات وزير التعليم العالي والبحث العلمي؛
- وبمقتضى القرار رقم 129 المؤرخ في 4 جوان 2005 المتضمن إنشاء، تكوين، صلاحيات وسير اللجنة الوطنية للتأهيل؛
- وبمقتضى القرار رقم 75 المؤرخ في 26 مارس 2012 المتضمن إنشاء، تكوين، تنظيم وسير اللجنة البيداغوجية الوطنية للميدان؛
- وبمقتضى القرار رقم 129 المؤرخ في 6 مارس 2013 المتضمن إنشاء ندوة العمداء لكل ميدان؛
- وبمقتضى القرار رقم 495 المؤرخ في 28 جويلية 2013 الذي يحدد برنامج التعليم القاعدي المشترك لشهادات ليسانس ميدان « علوم المادة » المعدل؛
- وبناء على محضر الاجتماع المشترك لرؤساء اللجان البيداغوجية الوطنية للميدان ورؤساء هيئات عمداء الكليات، المنعقد بمقر الندوة الجهوية لجامعات الشرق بجامعة قسنطينة 1، من 03 إلى 05 ماي 2014.



يقرر

المادة الأولى : يهدف هذا القرار إلى تحديد برنامج التعليم للسنة الثانية لنيل شهادة ليسانس في ميدان "علوم المادة" فرع "كيمياء" طبقا لملحق هذا القرار.

المادة 2 : يكلف المدير العام للتعليم والتكوين العالين، رؤساء الندوات الجهوية و رؤساء مؤسسات التعليم والتكوين العالين، كل فيما يخصه، بتطبيق هذا القرار الذي ينشر في النشرة الرسمية للتعليم العالين والبحث العلمي.

حرر بالجزائر في:.....

وزير التعليم العالين والبحث العلمي

وزير التعليم العالين والبحث العلمي
الأستاذ محمد ساسي

