

REPUBLIQUE ALGERIENNE DEMOCRATIQUE ET POPULAIRE
MINISTRE DE L'ENSEIGNEMENT SUPERIEUR ET DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE



UNIVERSITE DE BATNA 1

**VICE RECTORAT CHARGE DE LA FORMATION SUPERIEURE DES PREMIER ET DEUXIEME
CYCLES, DE LA FORMATION CONTINUE, DES DIPLOMES ET DE LA FORMATION
SUPERIEURE DE LA GRADUATION**

Fiche Descriptive Formation Master Académique Chimie Physique

DOMAINE: SCIENCES DE LA MATIERE
Filière: chimie

Filière	Spécialité	التخصص	الشعبة
Chimie	Chimie Physique	كيمياء فيزيائية	كيمياء

A. IDENTIFICATION DU MASTER:

Ce master est une continuation de la formation licence chimie physique agréée et fonctionnelle depuis septembre 2016. Les objectifs scientifiques et pédagogiques de cette formation sont d'apporter aux étudiants des connaissances et des compétences fondamentales en chimie physique tant théoriques qu'expérimentales.

Les connaissances scientifiques fondamentales sont :

- Maîtrise des méthodes spectroscopiques.
- Maîtrise des méthodes électrochimiques.
- Maîtrise des méthodes chromatographiques.
- Connaissances en Chimie physique moléculaire et quantique.
- Compétences en Chimie Informatique et modélisation moléculaire.
- Connaissances en chimie organométallique et catalyse.
- Connaissances sur l'environnement (chimie des eaux, pollution et chimie de l'atmosphère).

L'accès à la formation (Master Chimie Physique : bac+5) est réservée aux étudiants titulaires d'une licence en :

- Chimie physique.
- Chimie des matériaux
- Chimie fondamentale
- Chimie Analytique.

Ou bien d'un DES Chimie Physique.

A l'issue de cette formation, les étudiants auront les compétences nécessaires pour poursuivre une formation doctorale et s'intégrer dans des laboratoires de recherche.

B. ARRETE :

N°002 du 03 Janvier 2021, portant habilitation des établissements de l'enseignement supérieur à la formation en vue de l'obtention des diplômes de Licence et Master au titre de l'année universitaire 2017/2018 de l'université de Batna1. [\(Ci-joint copie en Annexes\)](#)

C. PROGRAMME ET ORGANISATION SEMESTRIELLE DES ENSEIGNEMENTS :

M1

1-Semestre 1 :

Unité d'Enseignement	VHS	V.H hebdomadaire				Coeff	Crédits	Mode d'évaluation	
	14-16 sem	C	TD	TP	Autres			Continu	Examen
UE fondamentale									
UEF1									
Chimie physique moléculaire et quantique	67h30	3h	1h30			3	6	33%	67%
Méthodes Spectroscopiques d'analyse	67h30	3h	1h30			3	6	33%	67%
Chimie Physique des surfaces et interfaces	67h30	3h	1h30			3	6	33%	67%
UE méthodologie									
UEM1									
TP Méthodes Spectroscopiques d'analyse	22h30	-	-	1h30		1	3	50%	50%
TP Informatique pour la chimie I	45h	1h30	-	1h30		2	3	50%	50%
Chimie de Coordination	45h	1h30	1h30	-		2	3	50%	50%
UE découverte									
UED1									
Chimie des eaux	45h	1h30	1h30			2	2		100%
UE transversale									
UET1									
Anglais scientifique I	22h30	1h30				1	1		100%
Total Semestre 1	382h30	15h	7h30	3h		17	30		

S1, UEF1: Matière : Chimie Physique moléculaire et quantique

Contenu de la matière :

Les molécules

- I. Hamiltonien moléculaire
 - II. Approximations classiques
 - III. Fonction d'onde électronique
Principe de Pauli ou principe d'anti symétrie,
Spin-orbital Approximation orbital,
Déterminant de Slater
La méthode de Hartree-Fock,
La corrélation électronique
 - IV. La Méthode des fonctionnelles de la densité (DFT)
 - V. Interactions moléculaires et matière condensée
 - V.1. Etats denses de la matière : Gaz, liquide, solide ; cristaux covalents, moléculaires, ioniques et métalliques ; liaisons fortes et liaisons faibles.
 - V.2. Forces intermoléculaires Charges, dipôles ; liaisons de van der Waals : interactions de Keesom, Debye, London ; liaison hydrogène
- Propriétés physico-chimiques moléculaires et description quantique :
- I. Les diagrammes de corrélation et leurs applications
 - II. Grandeurs géométriques et énergétiques.
 - III. Notions sur la théorie quantique de la réactivité chimique.
 - IV. Règles de Woodward-Hoffmann
 - V. Modélisation moléculaire

S1, UEF1: Matière : Méthodes Spectroscopiques d'analyse

Contenu de la matière :

- I. Spectroscopie UV-Visible
- II. Spectroscopie infrarouge (IR)
- III. Spectroscopie de masse
- IV. Spectroscopie RMN
- V. Spectroscopie d'absorption atomique (S.A.A)
- VI. Simulation des spectres

S1, UEF1: Matière : Chimie physique des surfaces et interfaces

Contenu de la matière :

- I. Structure des surfaces
- II. Etat électronique des surfaces
- III. Thermodynamique des surfaces
- IV. Propriétés électroniques et liaisons chimiques de surface
- V. Adsorption sur les surfaces
- VI. Cinétique et mécanismes des réactions hétérogènes
- VII. Corrosion et oxydation des surfaces
- VIII. Application dans l'industrie.

S1, UEM1: Matière : TP Méthodes Spectroscopiques d'analyse

Contenu de la matière :

05 manipulations selon les moyens disponibles

- Spectroscopie UV-Visible
- Spectroscopie IR
- spectroscopie de masse
- Spectroscopie RMN
- Spectroscopie SAA

S1, UEM1: Matière : TP Informatique pour la chimie I

- I. Notions générales sur les systèmes d'exploitation Le système d'exploitation Windows Le système d'exploitation Linux.
- II. Traitement statistique et graphique de données expérimentales Initiation à une application pour tracer les courbes.
- III. Représentation et visualisation de molécules Edition de structures moléculaires 2D Edition de structures moléculaires 3D.

S1, UEM1: Matière : Chimie de coordination

Contenu de la matière :

- I. Formation des complexes métalliques
- II. Structure électronique des éléments de transition
 - II.1. Les orbitales atomiques
 - II.2. Niveaux électronique de l'ion libre
 - II.3. Le modèle du champ des ligands
 - II.4. Modèle des orbitales moléculaires
 - II.5. Effets du champ des ligands et abaissement de symétrie.
- III. Stéréochimie des complexes
- IV. Réactivité des complexes
- V. Application en industrie.

S1, UED1: Matière : Chimie des eaux

Contenu de la matière :

- I. Les eaux potables
 - I.1. Dureté des eaux potables
 - I.2. Titre alcalimétrique et titre alcalimétrique complet des eaux potables
- II. Traitement des eaux potables par procédés physico-chimiques
 - II.1. Coagulation
 - II.2. Flocculation
 - II.3. Décantation
 - II.4. Filtration
 - II.5. Désinfection
 - II.6. Stabilisation
 - II.7. Oxydation
 - II.8. Stabilisation.

S1, UET1: Matière : Anglais scientifique I

Contenu de la matière :

- I. General Introduction
- II. English text structure
- III. General chemistry glossary
- IV. Laboratory description
- V. Scientific experiment description
- VI. Write a scientific experiment resume
- VII. Material classes description and scientific references
- VIII. Material science and engineering key words.

M1

2-Semestre 2 :

Unité d'Enseignement	VHS	V.H hebdomadaire				Coeff	Crédits	Mode d'évaluation	
	14-16 sem	C	TD	TP	Autres			Continu	Examen
UE fondamentale									
UEF2									
Modélisation moléculaire	67h30	3h	1h30			3	6	33%	67%
Chromatographie et techniques de séparation	67h30	3h	1h30			3	6	33%	67%
Réactivité chimique et mécanismes réactionnels	67h30	3h	1h30			3	6	33%	67%
UE méthodologie									
UEM2									
TP Chromatographie et techniques de séparation	22h30	-	-	1h30		1	3	50%	50%
TP Informatique pour la chimie II	45h	1h30	-	1h30		2	3	50%	50%
Chimie organométallique	45h	1h30	1h30	-		2	3	50%	50%
UE découverte									
UED2									
Pollution et chimie de l'atmosphère	45h	1h30	1h30			2	2		100%
UE transversale									
UET2									
Anglais scientifique II	22h30	1h30				1	1		100%
Total Semestre 2	382h30	15h00	7h30	3h		17	30		

S2, UEF2: Matière : Modélisation moléculaire

Contenu de la matière :

- I. Rappels de chimie quantique
 - I.1. Equation de Shrodinger.
 - I.2. approximation de Born Oppenheimer

- I.3. surface d'énergie potentielle, Modèle de Hartree Fock. Fondements, usage et limitations. Développement des bases orbitales : modèles ab initio et semi empiriques. Notion de corrélation électronique.
- I.4. description mono et multi configurationnelles.
- II. Modélisation d'un mécanisme réactionnel
 - II.1. degré de liberté moléculaire
 - II.2. coordonnées internes
 - II.3. approximation harmonique, Coordonnées normales de vibration, caractérisation d'une structure stable
 - II.4. caractérisation d'un état de transition. Détermination des grandeurs thermodynamiques, enthalpie, entropie, énergie libre.
 - II.5. Exemples d'application des modèles semi empiriques.
- III. Simulation des mécanismes réactionnels classiques
 - III.1. réactions d'isomérisation par transfert de proton, réaction de diels Alder, réactions SN1 et SN2.....
 - III.2. Simulation d'un spectre UV/visible et Infra Rouge.

S2, UEF 2: Matière : Chromatographie et techniques de séparation

Contenu de la matière :

- I. Les techniques de séparation classiques :
 - I.1. Extraction
 - I.2. Distillation
 - I.3. Filtration
 - I.4. Centrifugation
 - I.5. Cristallisation
- II. Les méthodes chromatographiques
 - II.1. Chromatographie sur couche mince (CCM)
 - II.2. Chromatographie sur colonne
 - II.3. Chromatographie en phase gazeuse (CPG)
 - II.4. chromatographie liquide à haute performance (HPLC)
 - II.5. Méthode de séparation électro- phorétique.

S2, UEF 2: Matière : Réactivité chimique et mécanismes réactionnels

Contenu de la matière :

- I. Effets électroniques
- II. Paramètres énergétiques d'une réaction
- III. Etat de transition et intermédiaires réactionnels
- IV. Approximations des orbitales moléculaires : introduction aux mécanismes réactionnels.
- V. les réactions ioniques.
- VI. Les réactions d'élimination.
- VII. Addition électrophiles sur double liaison C=C.
- VIII. Oxydation
- IX. Le carbonyle en synthèse organique
- X. Réactivité nucléophile des systèmes carbonylés

S2, UEM2: Matière : TP Informatique pour la chimie II

Contenu de la matière :

- I. Recherche de groupes de symétrie en utilisant un éditeur de structures 3D de molécules.
- II. Mise au point de programmes pour la chimie

- III. Manipulation de logiciels de chimie quantique
 - 1. Méthode de Huckel simple et étendu CACA
 - 2. Les méthodes semi-empiriques : MOPAC

S2, UEM2: Matière : TP Chromatographie et techniques de séparation

Contenu de la matière :

06 manipulations selon les moyens disponibles.

- I. Extraction
- II. Distillation
- III. Filtration
- IV. Centrifugation
- V. Chromatographie sur couche mince (CCM)
- VI. Chromatographie sur colonne. VII. Chromatographie CPG, HPLC,...

S2, UEM2: Matière : Chimie organométallique

Contenu de la matière :

- I. Principes fondamentaux
 - I.1. Les différents types de ligands
 - I.2. L'hapticité des ligands
 - I.3. caractéristiques du complexe
 - I.4. Règle de l'octet I.5. Règle des 18 électrons
 - I.6. décompte des électrons dans un complexe
- II. Les complexes. Conditions de stabilité et géométrie
- III. Analogie Isolobale
- IV. Les liaisons métal-ligand
- V. Méthodes expérimentales pour l'étude des composés complexes
 - VI. Les principaux types de réactions de la chimie des métaux de transition
 - VI.1. Echange de ligands
 - VI.2. Addition oxydante
 - VI.3. Elimination réductrice
 - VI.4. Couplage oxydant
 - VI.5. Insertion et extrusion
 - VI.6. La β -élimination d'hydrure

S2, UED2: Matière : Pollution et chimie de l'atmosphère

Contenu de la matière :

- I. Pollution atmosphériques, Impact et modélisation
- II. Emission et formation de polluants dans l'atmosphère
- III. Elaboration des bases de données. Inventaires d'émissions ; Gestion de la qualité de l'air Effet de la pollution sur la végétation et la santé
- IV. Processus d'échanges et interactions entre les différents milieux.
 - IV.1. Propriétés de l'atmosphère
 - IV.2. Polluants dans la troposphère
 - IV.3. Polluants anthropiques et leur source
 - IV.4. Emissions naturelles et leurs sources
 - IV.5. cas du CO₂ et du méthane
 - IV.6. Présence de pluie
 - IV.7. Transformations physicochimiques des polluants dans l'atmosphère

- V. La stratosphère,
 - V.1. Généralités
 - V.2. Cycle de l'ozone stratosphérique
 - V.3. Perturbation du cycle de Chapman : -par les gaz naturels ; -par les CFC

S2, UET2: Matière : Anglais scientifique II

Contenu de la matière :

- I. Reading a scientific paper
- II. Introducing a scientific subject
- III. Discussing a scientific result
- IV. Scientific oral communication cases
- V. Writing a scientific paper
- VI. Work group on paper writing.

M2

3-Semestre 3 :

Unité d'Enseignement	VHS	V.H hebdomadaire				Coeff	Crédits	Mode d'évaluation	
	14-16 sem	C	TD	TP	Autres			Continu	Examen
UE fondamentale									
UEF3									
Méthodes Electrochimiques d'analyse	67h30	3h	1h30			3	6	33%	67%
Chimie des solutions	67h30	3h	1h30			3	6	33%	67%
Catalyse et environnement	67h30	3h	1h30			3	6	33%	67%
UE méthodologie									
UEM3									
TP Méthodes Electrochimiques d'analyse	22h30	-	-	1h30		2	3	50%	50%
TP Chimie des solutions	22h30	-	-	1h30		1	3	50%	50%
TP Modélisation moléculaire	45h	1h30	-	1h30		2	3	50%	50%
UE découverte									
UED3									
Corrosion	45h	1h30	1h30			2	2		100%
UE transversale									
UET3									
Méthodologie de recherche bibliographique	22h30	1h30				1	1		100%
Total Semestre 3	360h	13h30	6h	4h30		17	30		

S3, UEF 3: Matière : Méthodes Electrochimiques d'analyse

Contenu de la matière :

- I. Généralités
 - I.1. Les cellules électrochimiques et les piles
 - I.2. Régime d'électrolyse, les chaînes électrochimiques
 - I.3. Potentiel de l'électrode et potentiel standard d'électrode
- II. Classification des méthodes électrochimiques d'analyse.
- III. Méthodes potentiométriques
 - III.1. Electrodes indicatrices et électrodes de référence
 - III.2. Principe de la méthode potentiométrique
 - III.3. Application de la potentiométrie
 - III.3.1. Les mesures potentiométriques directes : méthode d'étalonnage de l'électrode.
 - III.3.2. Les titrages potentiométriques (oxydo-réduction ; Acido basique ; précipitation ; Complexation).

- IV. Méthodes électro-gravimétriques et coulométriques
 - IV.1. L'effet du courant sur la tension : la chute ohmique et l'effet de polarisation.
 - IV.2. Les méthodes d'analyse électrogravimétriques
 - IV.3. Les méthodes d'analyse coulométriques
 - IV.3.1. La coulométrie à potentiel contrôlé
 - IV.3.2. Les titrages coulométriques
- V. Les méthodes voltampérométriques
- VI. Conductimétrie
- VII. Chronopotentiométrie et Chronoampérométrie

S3, UEF 3: Matière : Chimie des solutions

Contenu de la matière :

- I. Paramètres statistiques de base
 - Justesse et fidélité d'un ensemble de mesure ; -erreur aléatoires ou indéterminées
 - Courbes d'étalonnage
- II. Généralités sur les titrages volumétriques
 - définition des méthodes titrimétriques (volumétrie, gravimétrie et coulométrie)
 - Considérations générales sur les titrages
- III. pH des solutions aqueuses et non aqueuses
 - Acides forts, bases fortes, acides faibles, bases faibles
 - solutions tampon ; - substances amphotères
 - mélanges d'espèces acido-basiques ; - dosage acido-basique
 - choix des indicateurs colorés
- IV. Dosage par précipitation
 - Titration des ions halogénures par les méthodes de MOHR et VOHLARD
 - Les indicateurs chimiques lors des titrages par précipitation
- V. Dosage d'oxydo-réduction
 - Réalisation pratique ;
 - Exemples de courbes de titrage Redox
 - Effet de variables sur les courbes de titrages redox
 - Indicateurs d'oxydo-réduction
- VI. Dosage par complexométrie
 - Réalisation pratique ;
 - Indicateurs de complexométrie
- VII. 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

S3, UEF 3: Matière : Catalyse et Environnement

Contenu de la matière :

- I. Introduction générale à la catalyse.
- II. Catalyse homogène
- III. Application de la catalyse homogène à l'industrie
- IV. Intérêt de la catalyse homogène pour l'environnement. Applications.
- V. catalyse hétérogène.
- VI. Les grandes réactions industrielles impliquant la catalyse hétérogène
- VII. Exemples industrielles

- VII.1. La dépollution des gaz d'échappement des automobiles et sur les stations fixes.
VII.2. Le développement des énergies nouvelles.

S3, UEM3: Matière : TP Méthodes Electrochimiques d'analyse

Contenu de la matière :

Six manipulations selon les moyens disponibles.

- I. Potentiométrie
- II. Voltampérométrie
- III. Polarographie
- IV. Conductimétrie
- V. Chronopotentiométrie
- VI. Chronoampérométrie
- VII. Coulométrie

S3, UEM3: Matière : TP Chimie des solutions

Contenu de la matière :

Six manipulations.

- I. Les erreurs dans les analyses chimiques : erreurs dans les mesures de volume
- II. Titrage acido-basique par potentiométrie. Effet des concentrations et des constantes d'acidité sur les courbes de titrage.
- III. Titrage potentiométrique d'un polyacide faible par une base forte. Comparaison avec le titrage colorimétrique.
- IV. Dosage des chlorures dans une eau (eau de mer, eau de robinet et eau minérale) par la méthode de Mohr.
- V. Dosage complexométrique : détermination de la dureté d'une eau (eau de robinet, eau de source, eau minérale)
- VI. Dosage des ions sulfates dans une eau par gravimétrie

S3, UEM3: Matière : TP Modélisation moléculaire

Contenu de la matière :

1. Présentation des différents logiciels de chimie quantique:
 - Chem draw
 - Hyperchem
 - Dragon
 - Gauss View
 - Gaussian
 - Chemissian
 - Chemcraft ...etc.....
2. Représentation, visualisation et création de structures moléculaires à 2D et 3D en utilisant les logiciels de modélisation moléculaire.
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'indice de réactivité.
6. Application

S3, UED3: Matière : Corrosion

Contenu de la matière :

- I. Généralités sur la corrosion.
- II. Aspect thermodynamique de la corrosion.
- III. Mécanisme et aspect cinétique de la corrosion.
- IV. Méthodes de protection contre la corrosion.

S3, UET3: Matière : Méthodologie de recherche bibliographique

Contenu de la matière :

1. Maîtrise des outils et méthodes de recherche bibliographique.
2. Savoir acquérir les connaissances à partir des revues scientifiques.
3. Analyse de documents
4. Synthèse écrite et orale sur une thématique donnée.

M2

Semestre 4

Le semestre 4 est réservé à un travail d'initiation à la recherche, sanctionné par un mémoire et une soutenance.

	VHS	Coeff	Crédits
Travail Personnel	400	9	18
Stage en entreprise	-	-	-
Séminaires	100	5	9
Rédaction (mémoire)	100	3	3
Total Semestre 4	600	17	30

Annexes

Arrêtés et Autres

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

وزارة التعليم العالي والبحث العلمي

قرار رقم 002 المؤرخ في 03 جافى 2021

يتضمن تأهيل مؤسسات التعليم العالي لضمان التكوين لنيل شهادات الليسانس و الماستر
بعنوان السنة الجامعية 2017-2018

إن وزير التعليم العالي والبحث العلمي،

- بمقتضى القانون رقم 99-05 المؤرخ في 18 ذي الحجة عام 1419 الموافق 4 أبريل سنة 1999 والمتضمن القانون التوجيهي للتعليم العالي، المعدل والمتمم،
- وبمقتضى المرسوم الرئاسي رقم 20-163 المؤرخ في أول ذي القعدة عام 1441 الموافق لـ 23 يونيو سنة 2020 والمتضمن تعيين أعضاء الحكومة، المعدل و المتمم،
- وبمقتضى المرسوم التنفيذي رقم 01-208 المؤرخ في 2 جمادى الأولى عام 1422 الموافق 23 يوليو سنة 2001 الذي يحدد صلاحيات الهيئات الجهوية والندوة الوطنية للجامعات وتشكيلها وسيرها،
- 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 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 712 المؤرخ في 03 نوفمبر 2011 والمتضمن كفايات التقييم والتدرج والتوجيه في طوري الدراسات لنيل شهادتي الليسانس والماستر،
- وبمقتضى القرار رقم 75 المؤرخ في 26 مارس 2012 والمتضمن إنشاء اللجنة البيداغوجية الوطنية للميدان ويحدد مهامها وتشكيلتها وتنظيمها وسيرها،
- وبمقتضى القرار رقم 167 المؤرخ في 13 أبريل 2015 والمتضمن إنشاء اللجنة الوطنية للتأهيل وتشكيلتها وصلاحياتها وسيرها،
- وبمقتضى القرار رقم 835 المؤرخ في 27 جويلية 2017 و المتضمن تأهيل مؤسسات التعليم العالي لضمان التكوين لنيل شهادات الليسانس و الماستر بعنوان السنة الجامعية 2017-2018،
- وبناء على محضر اجتماع اللجنة الوطنية للتأهيل بتاريخ 17 جويلية 2017.

يقرر ما يأتي:

المادة الأولى: تؤهل مؤسسات التعليم العالي لضمان التكوين لنيل شهادات الليسانس و الماستر بعنوان السنة الجامعية 2017-2018، طبقا للملاحق المرقمة من 01 إلى 60 و المرفقة بهذا القرار.

المادة 2: يسري مفعول هذا القرار ابتداءً من السنة الجامعية 2017-2018.

المادة 3: تلغى أحكام القرار رقم 835 المؤرخ في 27 جويلية 2017 والمذكور أعلاه.

المادة 4: يكلف المدير العام للتعليم والتكوين العالبيين ومدراء مؤسسات التعليم العالي كل فيما يخصه بتطبيق هذا القرار الذي سينشر في النشرة الرسمية للتعليم العالي والبحث العلمي.

حرر بالجزائر في: 03 جانفي 2021
وزير التعليم العالي والبحث العلمي

وزير التعليم العالي والبحث العلمي
أ.د. عبد الباقي بن زيان



REPUBLIQUE ALGERIENNE DEMOCRATIQUE ET POPULAIRE
MINISTERE DE L'ENSEIGNEMENT SUPERIEUR
ET DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE

Arrêté n° *002* du 03 JAN. 2021

**Portant habilitation des établissements de l'enseignement supérieur à la
formation en vue de l'obtention des diplômes de Licence et de Master
au titre de l'année Universitaire 2017-2018**

Le Ministre de l'Enseignement Supérieur et de la Recherche Scientifique ;

- Vu la loi n°99-05 du 18 Dhou El Hidja 1419 correspondant au 4 avril 1999, modifiée et complétée, portant loi d'orientation sur l'enseignement supérieur;
- Vu le décret présidentiel n° 20-163 du Aouel Dhou El Kaâda 1441 correspondant au 23 juin 2020, modifié et complété, portant nomination des membres du Gouvernement ;
- Vu le décret exécutif n°01-208 du 2 Joumada El Oula 1422 correspondant au 23 juillet 2001 fixant les attributions, la composition et le fonctionnement des organes régionaux et de la conférence nationale des universités ;
- Vu le décret exécutif n°03-279 du 24 Joumada Ethania 1424 correspondant au 23 Août 2003, modifié et complété, fixant les missions et les règles particulières d'organisation et de fonctionnement de l'Université ;
- Vu le décret exécutif n°05-299 du 11 Radjab 1426 correspondant au 16 Août 2005, fixant les missions et les règles particulières d'organisation et de fonctionnement du centre universitaire;
- Vu le décret exécutif n°08-265 du 17 Chaâbane 1429 correspondant au 19 août 2008 portant régime des études en vue de l'obtention du diplôme de licence, du diplôme de master et du diplôme de doctorat;
- Vu le décret exécutif n°13-77 du 18 Rabie El Aouel 1434 correspondant au 30 janvier 2013, fixant les attributions du ministre de l'enseignement supérieur et de la recherche scientifique;
- Vu l'arrêté n°712 du 03 novembre 2011 fixant les modalités d'évaluation, de progression et d'orientation dans les cycles d'études en vue de l'obtention des diplômes de licence et de master;
- Vu l'arrêté n°75 du 26 mars 2012 portant création, composition, organisation et fonctionnement du Comité Pédagogique National de Domaine;
- Vu l'arrêté n°167 du 13 avril 2015 portant création, composition, attributions et fonctionnement de la commission nationale d'habilitation;
- Vu l'arrêté n°835 du 27 juillet 2017 Habilitant les établissements de l'enseignement supérieur à la formation en vue de l'obtention du diplôme de Licence et Master au titre de l'année Universitaire 2017-2018 ;
- Vu le procès-verbal de la réunion de la commission d'habilitation nationale tenue le 17 juillet 2017

ARRETE



1

Article 1^{er} : Sont habilités, les établissements de l'enseignement supérieur à la formation en vue de l'obtention des diplômes de Licence et de Master au titre de l'année Universitaire 2017-2018 conformément aux annexes numérotées de 01 à 60, jointes au présent arrêté.

Art. 2: Les dispositions du présent arrêté sont applicables à compter de l'année Universitaire 2017-2018.

Art. 3: Sont abrogées les dispositions de l'arrêté n° 835 du 27 juillet 2017, sus-visé.

Art. 4 : Le Directeur Général des Enseignements et de la Formation Supérieurs et les chefs d'établissements d'enseignement et de formation supérieurs sont chargés, chacun en ce qui le concerne, de l'application du présent arrêté qui sera publié au bulletin officiel de l'enseignement supérieur et de la recherche scientifique

03 JAN. 2021

Fait à Alger le :

**Le Ministre de l'enseignement supérieur
et de la recherche scientifique**



المتضمن تأهيل مؤسسات التعليم العالي لضمان التكوين لنيل شهادات الليسانس و الماستر

بعنوان السنة الجامعية 2017-2018 بجامعة باتنة 1

Annexe n°18 de l'arrêté n° 002 du 03 JAN. 2021

portant habilitation les établissements de l'enseignement supérieur à la formation en vue de l'obtention du diplôme de Licence et Master au titre de l'année universitaire 2017-2018 de l'Université de Batna 1

Domaine	Filière	Spécialité	Type (A/P)	Cycle de formation	Observation	الملاحظة	طور التكوين	طبيعة (م/أ)	التخصص	الشعبة	الميدان
Sciences de la Matière	Chimie	Chimie des matériaux	A	Mas	Habilitation	تأهيل	م	أ	كيمياء المواد	كيمياء	علوم المادة
		Chimie physique	A	Mas	Habilitation	تأهيل	م	أ	الكيمياء الفيزيائية		
Droit et Sciences Politiques	Droit	Droit de l'environnement et du développement durable	A	Mas	Harmonisation	مؤاممة	م	أ	قانون البيئة والتنمية المستدامة	حقوق	حقوق وعلوم سياسية
		Droit pénal et sciences criminelles	A	Mas	Harmonisation	مؤاممة	م	أ	القانون الجنائي و العلوم الجنائية		
		Droit administratif	A	Mas	Harmonisation	مؤاممة	م	أ	القانون الإداري		
		Droit des affaires	A	Mas	Harmonisation	مؤاممة	م	أ	قانون الأعمال		
		Droit immobilier	A	Mas	Harmonisation	مؤاممة	م	أ	القانون العقاري		
	Sciences Politiques	Relations internationales	A	Mas	Harmonisation	مؤاممة	م	أ	العلاقات الدولية	علوم سياسية	
		Organisation politique et administrative	A	Mas	Harmonisation	مؤاممة	م	أ	تنظيم سياسي وإداري		
Sciences Humaines et Sociales	Sciences Humaines - Histoire	Histoire de l'occident musulman au moyen âge	A	Mas	Harmonisation	مؤاممة	م	أ	تاريخ الغرب الإسلامي في العصر الوسيط	علوم إنسانية- تاريخ	علوم إنسانية و اجتماعية
		Histoire contemporaine du monde arabe	A	Mas	Harmonisation	مؤاممة	م	أ	تاريخ الوطن العربي المعاصر		

المتضمن تأهيل مؤسسات التعليم العالي لضمان التكوين لنيل شهادات الليسانس و الماستر

بعنوان السنة الجامعية 2017-2018 بجامعة باتنة 1

Annexe n°18 de l'arrêté n° 002 du 03 JAN. 2021

portant habilitation les établissements de l'enseignement supérieur à la formation en vue de l'obtention du diplôme de Licence et Master au titre de l'année universitaire 2017-2018 de l'Université de Batna 1

Domaine	Filière	Spécialité	Type (A/P)	Cycle de formation	Observation	الملاحظة	طور التكوين	طبيعة (م/أ)	التخصص	الشعبة	الميدان
Sciences Humaines et Sociales	Sciences Humaines - Histoire	Histoire de la révolution algérienne	A	Mas	Harmonisation	مؤاممة	م	أ	تاريخ الثورة الجزائرية	علوم إنسانية-تاريخ	علوم إنسانية و اجتماعية
	Sciences Humaines - Sciences de l'Information et de la Communication	Communication et relations publiques	A	Mas	Harmonisation	مؤاممة	م	أ	الاتصال والعلاقات العامة	علوم إنسانية	
		Audiovisuel	A	Mas	Harmonisation	مؤاممة	م	أ	السمعي البصري	علوم - الإعلام والاتصال	
		Presse imprimée et électronique	A	Mas	Harmonisation	مؤاممة	م	أ	الصحافة المطبوعة والالكترونية		
		Communication	A	Lic	Habilitation	تأهيل	ل	أ	اتصال		
	Sciences Humaines- Bibliothéconomie	Administration des organismes documentaires et des bibliothèques	A	Mas	Harmonisation	مؤاممة	م	أ	إدارة المؤسسات الوثائقية والمكتبات	علوم إنسانية - علم المكتبات	
	Sciences Humaines -Archéologie	Archéologie antique	A	Mas	Harmonisation	مؤاممة	م	أ	الاثار القديمة	علوم إنسانية -علم الآثار	
Sciences Sociales - Sociologie	Sociologie urbaine	A	Mas	Harmonisation	مؤاممة	م	أ	علم الاجتماع الحضري	علوم اجتماعية - علم الاجتماع		
	Sociologie de la déviance et du crime	A	Mas	Harmonisation	مؤاممة	م	أ	علم اجتماع الانحراف والجريمة			
	Sociologie de l'organisation et du travail	A	Mas	Harmonisation	مؤاممة	م	أ	علم اجتماع التنظيم والعمل	علوم اجتماعية - علم الاجتماع		

المتضمن تأهيل مؤسسات التعليم العالي لضمان التكوين لنيل شهادات الليسانس و الماستر

بعنوان السنة الجامعية 2017-2018 بجامعة باتنة 1

Annexe n°18 de l'arrêté n° 002 du 03 JAN. 2021

portant habilitation les établissements de l'enseignement supérieur à la formation en vue de l'obtention du diplôme de Licence et Master au titre de l'année universitaire 2017-2018 de l'Université de Batna 1

Domaine	Filière	Spécialité	Type (A/P)	Cycle de formation	Observation	الملاحظة	طور التكوين	طبيعة (م/أ)	التخصص	الشعبة	الميدان
Sciences Humaines et Sociales	Sciences Sociales - Psychologie	Psychologie clinique	A	Mas	Harmonisation	موائمة	م	أ	علم النفس العيادي	علوم اجتماعية - علم النفس	علوم إنسانية و اجتماعية
		Psychologie de la santé	A	Mas	Harmonisation	موائمة	م	أ	علم النفس الصحة		
		Psychologie du travail, de l'organisation et gestion des ressources humaines	A	Mas	Harmonisation	موائمة	م	أ	علم نفس العمل والتنظيم وتسيير الموارد البشرية		
		Psychologie scolaire	A	Mas	Harmonisation	موائمة	م	أ	علم النفس المدرسي		
		Psychologie de la déviance et du crime	P	Mas	Habilitation	تأهيل	م	م	علم النفس الانحراف و الجريمة		
	Sciences Sociales - sociologie	Psychologie de la déviance et du crime	P	Mas	Habilitation	تأهيل	م	م	علم الاجتماع الانحراف والجريمة	علوم اجتماعية - علم الاجتماع	
		Education spéciale et enseignement adapté	A	Lic	Habilitation	تأهيل	ل	أ	التربية الخاصة والتعليم المكيف	علوم اجتماعية - علوم التربية	
		Counseling et orientation	A	Mas	Harmonisation	موائمة	م	أ	إرشاد وتوجيه	علوم التربية	
	Sciences Sociales- Orthophonie	Pathologie du langage et de la communication	A	Mas	Harmonisation	موائمة	م	أ	اضطرابات اللغة والتواصل	علوم اجتماعية - أرتفونيا	

المتضمن تأهيل مؤسسات التعليم العالي لضمان التكوين لنيل شهادات الليسانس و الماستر

بعنوان السنة الجامعية 2017-2018 بجامعة باتنة 1

Annexe n°18 de l'arrêté n° 002 du 03 JAN. 2021

portant habilitation les établissements de l'enseignement supérieur à la formation en vue de l'obtention du diplôme de Licence et Master au titre de l'année universitaire 2017-2018 de l'Université de Batna 1

Domaine	Filière	Spécialité	Type (A/P)	Cycle de formation	Observation	الملاحظة	طور التكوين	طبيعة (أ/م)	التخصص	الشعبة	الميدان
Sciences Humaines et Sociales	Sciences Sociales- Sciences de la population	Planification démographique et développement	A	Mas	Harmonisation	موانمة	م	أ	التخطيط الديمغرافي و التنمية	علوم اجتماعية - علم السكان	علوم إنسانية و اجتماعية
	Sciences Sociales - Philosophie	Philosophie occidentale moderne et contemporaine	A	Mas	Harmonisation	موانمة	م	أ	فلسفة غربية حديثة و معاصرة	علوم اجتماعية - فلسفة	
		Philosophie appliquée	A	Mas	Harmonisation	موانمة	م	أ	فلسفة تطبيقية		
	Sciences Islamiques – Oussoul Eddine	Tradition (Hadith) et ses sciences	A	Mas	Harmonisation	موانمة	م	أ	الحديث وعلومه	العلوم الإسلامية - أصول الدين	
		Prêche (Daawa) et information	A	Mas	Harmonisation	موانمة	م	أ	الدعوة والإعلام		
		La foi islamique	A	Mas	Harmonisation	موانمة	م	أ	العقيدة الإسلامية		
		l'Exégèse et sciences du coran	A	Mas	Habilitation	تأهيل	م	أ	التفسير وعلوم القرآن		
	Sciences Islamiques - Charia	Jurisprudence (Charia) et droit	A	Mas	Harmonisation	موانمة	م	أ	الشريعة والقانون	العلوم الإسلامية - الشريعة	
		Transactions financières contemporaines	A	Mas	Harmonisation	موانمة	م	أ	المعاملات المالية المعاصرة		

المتضمن تأهيل مؤسسات التعليم العالي لضمان التكوين لنيل شهادات الليسانس و الماستر

بعنوان السنة الجامعية 2017-2018 بجامعة باتنة 1

Annexe n°18 de l'arrêté n° 002 du 03 JAN. 2021

portant habilitation les établissements de l'enseignement supérieur à la formation en vue de l'obtention du diplôme de Licence et Master au titre de l'année universitaire 2017-2018 de l'Université de Batna 1

Domaine	Filière	Spécialité	Type (A/P)	Cycle de formation	Observation	الملاحظة	طور التكوين	طبيعة (م/أ)	التخصص	الشعبة	الميدان
Sciences Humaines et Sociales	Sciences Islamiques - Charia	Jurisprudence (Fiqh) comparée et ses fondements	A	Mas	Harmonisation	موائمة	م	أ	الفقه المقارن و أصوله	العلوم الإسلامية -	علوم إنسانية و اجتماعية
		Droits de l'Homme et minorités	A	Mas	Harmonisation	موائمة	م	أ	حقوق الإنسان والأقليات	الشريعة	
	Sciences Islamiques – Langue Arabe et Civilisation Islamique	Langue Arabe et Etudes Coraniques	A	Mas	Harmonisation	موائمة	م	أ	اللغة العربية والدراسات القرآنية	العلوم الإسلامية - اللغة العربية	
		Histoire islamique	A	Mas	Harmonisation	موائمة	م	أ	التاريخ الإسلامي	والحضارة الإسلامية	
Architecture, Urbanisme et Métiers de la ville	Architecture	Architecture	A	Lic	Mise en conformité	مطابقة	ل	أ	هندسة معمارية	هندسة معمارية	هندسة معمارية، عمران ومهن المدينة

