



الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية République Algérienne Démocratique et Populaire

وزارة التعليم العالي والبحث العلمي

Ministère de l'Enseignement Supérieur et de la Recherche Scientifique

اللجنة البيداغوجية الوطنية لميدان العلوم والتكنولوجيا

Comité Pédagogique National du domaine Sciences et Technologies



MASTER ACADEMIQUE **HARMONISE**

Programme National **Mise à jour 2022**

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



الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية République Algérienne Démocratique et Populaire

وزارة التعليم العالي والبحث العلمي

Ministère de l'Enseignement Supérieur et de la Recherche Scientifique

اللجنة البيداغوجية الوطنية لميدان العلوم و التكنولوجيا

Comité Pédagogique National du domaine Sciences et Technologies



مواعمة ماستر أكاديمي

Mise à jour 2022

التخصص	الفرع	الميدان
هندسة البلمرات	هندسة الطرائق	علوم و تكنولوجيا

I – Fiche d'identité du Master

Conditions d'accès

Filière	Master harmonisé	Licences ouvrant accès au master	Classement selon la compatibilité de la licence	Coefficient affecté à la licence
Génie des procédés	Génie des polymères	Génie des procédés	1	1.00
		Génie des matériaux	1	1.00
		Chimie des matériaux (Domaine SM)	2	0.80
		Physique des matériaux (Domaine SM)	3	0.70
		Chimie organique (Domaine SM)	4	0.65
		Autres licences du domaine ST	5	0.60

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

Semestre 1

Unité d'enseignement	Matières	Crédits	Coefficient	Volume horaire Hebdomadaire			Volume Horaire Semestriel (15 semaines)	Travail Complémentaire en Consultation (15 semaines)	Mode d'évaluation	
	Intitulé			Cours	TD	TP			Contrôle Continu	Examen
UE Fondamentale Code : UEF 1.1.1 Crédits : 8 Coefficients : 4	Transfert de chaleur et de masse approfondi	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
	Thermodynamique et diagrammes d'équilibre	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
UE Fondamentale Code : UEF 1.1.2 Crédits : 10 Coefficients : 5	Chimie macromoléculaire	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
	Physico-chimie des macromolécules	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
	Surfaces et interfaces des polymères	2	1	1h30			22h30	27h30		100%
UE Méthodologique Code : UEM 1.1 Crédits : 9 Coefficients : 5	Formulation et élaboration des polymères	6	3	1h30	1h30	1h30	67h30	82h30	40%	60%
	Rhéologie des polymères	3	2	1h30		1h00	37h30	37h30	40%	60%
UE Découverte Code : UED 1.1 Crédits : 2 Coefficients : 2	Matière au choix	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
	Matière au choix	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
UE Transversale Code : UET 1.1 Crédits : 1 Coefficients : 1	Anglais technique et terminologie	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
Total semestre 1		30	17	15h00	7h30	2h30	375h00	375h00		

Semestre 2

Unité d'enseignement	Matières	Crédits	Coefficient	Volume horaire Hebdomadaire			Volume Horaire Semestriel (15 semaines)	Travail Complémentaire en Consultation (15 semaines)	Mode d'évaluation	
	Intitulé			Cours	TD	TP			Contrôle Continu	Examen
UE Fondamentale Code : UEF 1.2.1 Crédits : 10 Coefficients : 5	Mise en œuvre des polymères	6	3	3h00	1h30		67h30	82h30	40%	60%
	Mélange des polymères	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
UE Fondamentale Code : UEF 1.2.2 Crédits : 8 Coefficients : 4	Polymères conducteurs	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
	Membranes polymères	4	2	3h00			45h00	55h00		100%
UE Méthodologique Code : UEM 1.2 Crédits : 9 Coefficients : 5	Méthodes physiques d'analyse	6	3	1h30	1h30	1h30	67h30	82h30	40%	60%
	Logiciels appliqués	3	2	1h30		1h00	37h30	37h30	40%	60%
UE Découverte Code : UED 1.2 Crédits : 2 Coefficients : 2	Matière au choix	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
	Matière au choix	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
UE Transversale Code : UET 1.2 Crédits : 1 Coefficients : 1	Respect des normes et règles d'éthique et d'intégrité	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
Total semestre 2		30	17	16h30	6h00	2h30	375h00	375h00		

Semestre 3

Unité d'enseignement	Matières	Crédits	Coefficient	Volume horaire Hebdomadaire			Volume Horaire Semestriel (15 semaines)	Travail Complémentaire en Consultation (15 semaines)	Mode d'évaluation	
	Intitulé			Cours	TD	TP			Contrôle Continu	Examen
UE Fondamentale Code : UEF 2.1.1 Crédits : 10 Coefficients : 5	Propriétés des polymères	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
	Mécanique des polymères	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
	Applications industrielles	2	1	1h30			22h30	27h30		100%
UE Fondamentale Code : UEF 2.1.2 Crédits : 8 Coefficients : 4	Les Bio-polymères	4	2	1h30	1h30		45h00	55h00	40%	60%
	Vieillessement et dégradation des polymères	2	1	1h30			22h30	27h30		100%
	Recyclage et valorisation des polymères	2	1	1h30			22h30	27h30		100%
UE Méthodologique Code : UEM 2.1 Crédits : 9 Coefficients : 5	Caractérisation des polymères	6	3	1h30	1h30	1h30	67h30	82h30	40%	60%
	Modélisation des procédés	3	2	1h30		1h00	22h30	27h30	40%	60%
UE Découverte Code : UED 2.1 Crédits : 2 Coefficients : 2	Matière au choix	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
	Matière au choix	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
UE Transversale Code : UET 2.1 Crédits : 1 Coefficients : 1	Recherche documentaire et conception de mémoire	1	1	1h30			22h30	02h30		100%
Total semestre 3		30	17	16h30	6h00	2h30	375h00	375h00		

Semestre 4

Stage en entreprise ou dans un laboratoire de recherche sanctionné par un mémoire et une soutenance.

	VHS	Coeff	Crédits
Travail Personnel	550	09	18
Stage en entreprise ou dans un laboratoire	100	04	06
Séminaires	50	02	03
Autre (Encadrement)	50	02	03
Total Semestre 4	750	17	30

Ce tableau est donné à titre indicatif**du Projet de Fin de Cycle de Master**

- Valeur scientifique (Appréciation du jury) /6
- Rédaction du Mémoire (Appréciation du jury) /4
- Présentation et réponse aux questions (Appréciation du jury) /4
- Appréciation de l'encadreur /3
- Présentation du rapport de stage (Appréciation du jury) /3

Orientations Générales sur le choix des matières de découverte :

1. Polymères et environnement
 2. Développement des matériaux composites
 3. Classes des matériaux et des polymères
 4. Verres et Céramiques
 5. Application sur Codes Numériques
 6. Asservissement et Régulation
 7. Matériaux pour l'Optique, l'Electronique et l'Optoélectronique
 8. Nanotechnologie et Nanomatériaux
 9. Matériaux Biocompatibles
 10. Management des Ressources Technologiques
 11. **Soudage et CND**
 12. Traitements de Surface
 13. Stratégie et Management des Entreprises
 14. Valorisation et recyclage des Matériaux
 15. Hygiène, Sécurité et Environnement
 16. Etude des Vibrations des Equipements Industriels
 17. Electrochimie
-

III - Programme détaillé par matière du semestre S1

Semestre : 1
Unité d'enseignement : UEF 1.1.1
Matière : Transfert de chaleur et de masse approfondi
VHS : 45h (cours : 01h30, TD : 1h30)
Crédits : 4
Coefficient : 2

Objectifs de l'enseignement :

Maîtriser les notions de base des trois modes de transfert thermique
 Savoir écrire un bilan et construire un modèle élémentaire

Connaissances préalables recommandées :

Formation en mathématiques et physique ou mécanique
 Connaissances en thermodynamique appliquée

Contenu de la matière :

Chapitre 1: Conduction

(4 semaines)

- Loi de Fourier et loi de Fourier généralisées, tenseur des conductivités thermiques, conductivités thermiques, diffusivités thermiques et effusivités.
- Equation de la conduction (EC), conditions aux limites linéaires et exemples de conditions nonlinéaires.
- Solutions en transitoire à une dimension : Utiliser l'analyse de Fourier et la transformation de Laplace.
- Les ailettes longitudinales et transversales, montrer l'établissement des équations dans les deux cas.
- Proposer quelques solutions
- Opportunité d'emploi et optimisation.
- Les profils les plus courants (Rectangulaires, trapézoïdales).

Chapitre 2 : Transfert de chaleur par rayonnement

(5 semaines)

- Lois et définitions en transfert radiatif. La loi de Planck, la loi de Kirchhoff, la formule de Bouguer.
- Les propriétés radiatives des surfaces. Echanges entre surfaces séparées par un milieu transparent.
- Loi de Beer. Propriétés radiatives des gaz (MST). Propriétés radiatives des particules. Etablissement de l'équation de transfert radiatif (ETR).
- Quelques solutions approchées de l'ETR simplifiée.

Chapitre 3: Convection

(3 semaines)

- Rappels d'analyse dimensionnelle, utilité des nombres sans dimension.
- Couches limites mécanique et thermique, méthodes intégrales.
- Equations de la convection, modélisation d'un problème de convection.
- Solutions de quelques problèmes de convection. Convection forcée dans un cylindre. Convection naturelle sur une plaque plane verticale et dans une cavité rectangulaire.

Chapitre 4 : Transferts thermiques lors des changements de phases (2 semaines)

- Condensation sur une plaque plane verticale et sur un cylindre horizontale, théorie du film de Nusselt. Utilisation pratique des corrélations.
- Ebullition des substances pures, principaux paramètres intervenant lors de l'ébullition. Evaluation des taux de transfert dans ce mode et erreurs inhérentes.

Chapitre 5 : Transfert de masse**(1semaine)**

- Equation de diffusion, loi de Fick
- Transfert simultané de chaleur et de masse
- Mécanisme de diffusion massique
- Diffusion convective

Mode d'évaluation :

Contrôle Continu : 40%, Examen : 60%.

Références bibliographiques :

1. H. S. Carslaw, *Introduction to the mathematical theory of the conduction of heat in solids*, Mc Millan and Co ed., 1921, , 2ndedition.
2. H. S. Carslaw and J. C. Jaeger, *Conduction of heat in solids*, 2nd edition, Clarendon press ed.,1959
3. Latif Jiji, *Heat Conduction*, Jaico Publishing House,2003.
4. Ozisik, M. N., 1980, *Conduction Heat Transfer*, John Wiley and Sons, NewYork.
5. Gebhart, *Heat transfer*, Mc Graw Hill editor,1971
- A. B. De Vriendt, *La transmission de la chaleur*, Tome 2, *Introduction au rayonnement thermique*, Gaetan Morin,1983
6. Bejan, A. D. Kraus, *Heat transfer handbook*, John Wiley Editor,2003
7. Vedat S. Arpaci, *Conduction Heat transfer*, 1966 by Addison-Wesleypublishing.
8. R. Ghez, *A Primer of Diffusion*, John Wiley and Sons Editor, 1988, 2ndedition
9. Chandrasekhar, *radiative transfer*, Dover publication,1960
10. M. F. Modest, *Radiative heat transfer*, Academic Press, 3rd edition,2012
11. M. Quinn Brewster, *Thermal radiative transfer and properties*, Wiley Inter-science Publication,1992
12. Hottel, H. C, and A. F. Sarofim, *Radiative Transfer*, McGraw-Hill, New York,1967
13. R. Siegel and J. R. Howell, *Thermal Radiation Heat Transfer*, 5thEdition, Ed. Taylor and Francis,2010.
14. M. NecatiOsizik, *Radiative transfer and interactions with conduction and convection*, Ed. J. Wiley andSons
15. R. B. Bird, W. E. Stewart, E. N. Lightfoot,*Transport phenomena*, Wiley editor,1960
16. Rjucsh K. Kundu, I. M. Cohen, *Fluid Mechanics*, 2nd Edition, Academic Press,2002
17. D. P. Kesseler and R. A. Greenkorn, *Momentum, Heat, and Mass transfer: Fundamentals*, M. Dekker,1999.
18. Kreith, F.; Boehm, R.F. et al., *Heat and Mass Transfer*, *Mechanical Engineering Handbook* Ed. Frank Kreith, CRC Press LLC,1999.
19. H. D. Baehr and K. Stephan, *Heat and Mass transfer*, 2nd revised edition, Springer Verlag editor,2006.

Semestre: 1

Unité d'enseignement: UEF 1.1.1

Matière: Thermodynamique et diagrammes d'équilibre

VHS: 45 h (Cours: 1h30, TD: 1h30)

Crédits: 4

Coefficient: 2

Objectifs de l'enseignement:

L'étudiant devra être capable d'utiliser les outils thermodynamiques afin de mener l'étude concrète des systèmes physico-chimiques à l'équilibre ou en cours d'évolution.

L'outil et concepts développés dans ce cours seront directement appliqués au cours de lecture utilisant les diagrammes de phases

Connaissances préalables recommandées:

Structure de la matière, probabilité et statistique, cristallographie, thermodynamique

Contenu de la matière:

1. LES EQUILIBRES ET LES CONDITIONS D'ÉQUILIBRE :

Affinité chimique et équilibres chimiques, Condition d'équilibre, Critère thermodynamique d'évolution spontanée, Constante d'équilibre et la loi d'action des masses, équilibres chimiques (équilibre vrai, apparent, stabilité, instabilité, métastabilité, et équilibre Thermique). **(4 semaines)**

2. CHANGEMENT D'ÉTATS DU CORPS PURS ETUDE DES EQUILIBRE ENTRE SES PHASES :

définitions utiles (les phases, composant, composition d'un mélange, règle des phases). Changement d'états du corps purs (Définition des différents types de corps purs). Changement d'état d'un corps pur. Température de saturation. Règle des phases pour un corps pur. Définition des enthalpies et des entropies de transition de phase (enthalpies de transition de phase. Relation entre les enthalpies et les entropies de changement de phase. Diagramme d'état de corps pur (diagrammes de phase de corps pur et graphique tridimensionnel volume-température-pression, diagramme (P, T) de changement d'état, diagramme (P,V) Pression de vapeur saturante. Le titre massique de la vapeur saturante (x_v) et la règle des moments. Relations générales d'équilibre -Relation de Clausius-Clapeyron. **(4 semaines)**

3. LES DIAGRAMMES DES EQUILIBRES DE PHASES BINAIRES : EQUILIBRE LIQUIDE-VAPEUR, EQUILIBRE LIQUIDE-LIQUIDE, EQUILIBRE LIQUIDE-SOLIDE :

- Condition d'équilibre entre phases
- Les équilibres liquide-vapeur (ELV) : Description des équilibres: Potentiel chimique et Fugacité. Equilibre liquide-vapeur dans une solution idéale : Loi de Raoult (Condition d'équilibre, représentation graphique de la loi de Raoult). **(2 semaines)**
- **Diagrammes d'équilibre binaire liquide-vapeur:** Diagramme isotherme ($T=cte$) d'équilibre liquide-vapeur pour un mélange idéal (Equations d'équilibres, Construction d'un diagramme d'équilibre, Equation de la courbe d'ébullition, Equation de la courbe de rosée). Diagramme isobare ($P=cte$) d'équilibre liquide-vapeur pour un mélange idéal (Température d'ébullition T_E , Température de rosé T_R , Construction d'un diagramme isobare, Description du diagramme isobare ($P=cte$) d'équilibre liquide-vapeur pour un mélange idéal, Théorème des moments chimiques (la règle de bras de levier). Diagrammes binaires non idéaux (équilibre azéotrope). **(2 semaines)**
- **Systèmes binaires isobare liquide-liquide :** (Analyse thermique, Condition d'équilibre liquide-liquide, La séparation de phases). Diagramme isobare de liquides partiellement miscibles (Description de la courbe de miscibilité, Règle du bras de levier (Règle des moments chimiques). Diagramme isobare de liquides non miscibles **(1 semaine)**

- Système binaire isobare liquide-solide : Les alliages métalliques (Solutions solides, Diagrammes d'équilibre binaires, Solidification d'un métal pur, Solidification d'un Alliage. Construction d'un diagramme d'équilibre (alliage binaire A/B). Diagramme liquide –solide. Solubilité d'un solide dans un mélange liquide. Forme les plus courantes de diagrammes de phases (Diagramme avec un point eutectique. Diagramme à solution solides solubles en toutes proportions). Thermodynamiques des mélanges des polymères. (2semaines)

4. LES DIAGRAMMES DE PHASES TERNAIRES :

Diagrammes de phases ternaires (Un exemple de diagramme de phases, Diagramme à point critique, Diagrammes ouverts , Équilibres à trois phases, Extraction à un seul étage, Étage d'extraction. (2semaines)

Mode d'évaluation: Contrôle continu 40%; Examen 60%.

Références bibliographiques:

1. *P. Perez, Thermodynamique : Fondement et applications, Masson et Cie, 1997.*
2. *M. Karapetianz, Thermodynamique chimique, Ed. Mir, Moscou, 1975.*
3. *L. Couture ; C. Chahine ; R. Zitoun, Thermodynamique : cours et exercices et problèmes résolus, Dunod, Paris, 1989*

Unité d'enseignement: UEF 1.1.2**Matière: Chimie macromoléculaire****VHS: 45h00 (Cours: 1h30, TD: 1h30)****Crédits: 4****Coefficient: 2****Objectifs de l'enseignement:**

Ce cours a pour objet de présenter en détail l'architecture des chaînes macromoléculaires ainsi que les possibilités de développement de ces chaînes. Assimiler le degré de polymérisation des polymères (longueur des chaînes)...etc.

Connaissances préalables recommandées:

Bases de la cinétique chimique et de la chimie organique ainsi que des notions de structure de la matière

Contenu de la matière:**Généralités :**

1. Définition (macromolécule, polymère, polymères de synthèse, polymères naturels)
2. Polymères synthétiques

Chapitre I : Classification des polymères : (2 semaine)

- Polymère d'addition
- Polymère de condensation

Chapitre II. Polymérisation d'addition ou polyaddition: (3 semaines)

- a- Monomères de polyaddition et voies de polymérisation (effets électroniques et stériques sur la polymérisabilité)
- b- Etape d'initiation ou amorçage
- c- Etape de propagation (polymérisation)
- d- Etape de terminaison

Chapitre III. Polyaddition radicalaire (3 semaines)

1. Initiation et initiateurs
 - a) Peroxydes
 - b) azoïques
 - c) Disulfures
 - d) Systèmes redox
 - e) Initiation photochimique
 2. Propagation ou polymérisation
 3. Terminaison
 - a) Par dismutation
 - b) Par couplage
 - c) Par transfert de chaîne
 4. Inhibiteurs de polymérisation radicalaire
 - a) Exemples de réaction d'inhibition de polymérisation
- b) Auto-inhibition
5. Cinétique de polymérisation radicalaire
 6. Degré de polymérisation et constantes de transfert de chaîne

Chapitre IV. Polymérisation cationique (3semaines)

1. Initiation et initiateurs cationiques
 - a) Acides de Brønsted
 - b) Acides de Lewis

2. Propagation ou polymérisation
3. Terminaison (notion de polymérisation vivante)
 - a) Par transfert de chaîne au monomère
 - b) Par transfert au contre-ion (terminaison spontanée)
 - c) Par couplage avec contre-ion
 - d) Terminaison avec un agent de transfert de chaîne
4. Cinétique et degré de polymérisation
5. Effet de solvant
6. Applications industrielles

Chapitre V. Polymérisation anionique (3 semaines)

1. Initiateurs anioniques
 - a) Initiateurs nucléophiles
 - b) Initiateurs par transfert d'électrons
2. Propagation
3. Terminaison (notion de polymérisation vivante)
 - a) Par ajout d'un agent de transfert (protogènes)
 - b) Elimination d'hydrure
 - c) Terminaison intra moléculaire
 - d) Terminaison par transfert au solvant
4. Cinétique de la polymérisation anionique
5. Effet du solvant
6. Applications

Chapitre VI. Copolymérisation radicalaire (3 semaines)

1. Types de copolymérisation
 - a) Copolymère séquencé (bloc)
 - b) Copolymère alterné
 - c) Copolymère statistique
 - d) autres polycondensations

Mode d'évaluation: Contrôle continu: 40%; Examen : 60%.

Références bibliographiques

- a) F. A. Bovey and F. H. Winslow, *Macromolecules: An Introduction to Polymer Science*, Academic Press, New York, 1979.
 - b) G. Odian, *Principles of Polymerization*, John Wiley & Sons, Inc., 4th Ed., New Jersey, 2004.
 - c) R. W. Lenz, *Organic Chemistry of Synthetic High Polymers*, Interscience Publishers, New York, 1967.
 - d) D. Braun, H. Cherdrón, M. Rehahn, H. Ritter, and B. Voit, *Polymer Synthesis: Theory and Practice*, Springer-Verlag, 4th Ed., Heidelberg, 2005.
 - e) G. Champetier, *La Chimie Macromoléculaire*, Tomes I et II, Éditions Hermann, Paris, 1970.
 - f) F. W. Billmeyer, *Textbook of Polymer Science*, Wiley-Interscience, 2nd Ed., New York, 1971.
-

Semestre: 1

Unité d'enseignement: UEF 1.1.2

Matière: Physico-chimie des macromolécules

VHS: 45h (Cours: 1h30, TD: 1h30)

Crédits: 4

Coefficient: 2

Objectifs de l'enseignement:

Comprendre les notions de bases du comportement statistique des polymères et voir comment ces notions interviennent dans le comportement des systèmes polymères.

Connaissances préalables recommandées:

Calcul matriciel, méthodes numériques, résistance des matériaux.

Contenu de la matière:

Introduction de la notion de macromolécule

Chapitre 1: Structure moléculaire des polymères (2 semaines)

- *Microstructure, configuration et tacticité des chaînes moléculaires*

Chapitre 2: Structures conformationnelles et morphologies (2 semaines)

- *Architecture des polymères synthétiques*
- *Polymères monodimensionnels et tridimensionnels*
- *Notions de flexibilité et rigidité des chaînes moléculaires*

Chapitre 3: Etat amorphe et transition vitreuse (1 semaine)

- *L'état cristallin- cristallinité*

Chapitre 4: Les polymères en solution (4 semaines)

- *Thermodynamique des solutions macromoléculaires*
- *Paramètre d'interaction soluté - solvant et notion de potentiel chimique*
- *Notion du volume exclu et du second coefficient de Viriel*
- *Distributions moléculaires et notion d'hétérogénéités de la composition dans un échantillon de polymère.*
- *Les fonctions de distribution - Propriétés des solutions macromoléculaires et grandeurs moyennes observables Chromatographie d'exclusion stérique*
- *Osmométrie - Viscosimétrie- Diffusion de la lumière*

Chapitre 5: Les polymères stimulables (3 semaines)

- *à la température (thermosensibles) : LCST / UCST*
- *au pH (sensibles au pH)*
- *à la lumière (photosensibles)*

Mode d'évaluation: Contrôle continu 40%; Examen 60%.

Références bibliographiques:

Michel Fontanille et Yves Gnanou, Chimie et Physico-chimie des polymères, Ed Dunod (2013) Paris.

1. *Initiation à la science des polymères GFP Volumes 2, 8, 10 et 17*
2. *- De la macromolécule au matériau polymère J. L Halary & F. Lauprêtre Belin*
3. *- Physique des polymères tome I P. Combette & I. Ernoult Hermann*
4. *- Introduction to Physical Polymer Science L.H. Sperling Wiley*

Semestre: 1
Unité d'enseignement: UEF1.1.2
Matière: Surfaces et interfaces des polymères
VHS: 22h30 (Cours : 1h30)
Crédits: 2
Coefficient: 1

Objectifs de l'enseignement:

Acquérir les connaissances de base sur les notions fondamentales de phénomènes de surface et de tension interfaciale. A l'issue de cet enseignement, l'étudiant doit être capable d'assimiler les phénomènes de rétention superficielle et de les relier à l'énergie de surface de la matière.

Connaissances préalables recommandées:

Notions de base de la chimie, états de la matière, tensio-activité, adsorption.

Contenu de la matière:

Chapitre 1: Thermodynamique des surfaces (1 semaine)

Chapitre 2- Dépôt sur un substrat (1 semaine)

Chapitre 3- Greffage chimique en surface polymère (2 semaines)

Chapitre 4- Adsorption en surface des polymères (3 semaines)

Chapitre 5-Balance de Langmuir (2 semaines)

Chapitre 6-Activation des surfaces polymères par rayonnement (2 semaines)

Chapitre 6- Caractérisation des surfaces (FTIR, XPS, AFM) (4 semaines)

Mode d'évaluation : Examen : 100%.

Références bibliographiques:

K. Oura, Lifshits V.G, Surface science, Springer, New York, 2003

Chems Eddine Chitour, Physico – chimie des surfaces, 2^{eme} édition augmentée, office des publications universitaires, Alger, 2004

Dervichian, Agent des surface, émulsionnants, mouillants (technique de l'ingénieur), Paris France

Fripiat, Chimie physique des phénomènes de surfaces, Ed Masson, Paris 1971

Boudart, Cinétique des réactions - catalyse hétérogène, Ed. Masson, Paris, 1982

www.techniquedelingenieur.com

Semestre: 1
Unité d'enseignement: UEM1.1
Matière: Formulation et élaboration des polymères
VHS: 62h30 (Cours: 1h30, TD: 1h30, TP: 1h30)
Crédits: 6
Coefficient: 3

Objectifs de l'enseignement:

Acquérir les techniques de base pour la préparation des polymères, assimiler les systèmes de formulation des ingrédients. Après avoir appréhendé les différents types de synthèse des polymères, l'objectif sera de comprendre les modes d'action des stabilisants et des additifs utilisés dans une formulation.

Connaissances préalables recommandées:

Notions de base de la chimie organique, de la réaction chimique, liaison chimique, chimie macromoléculaire, Se familiariser avec la formulation de produits polymères. Reconnaître les principaux additifs. Attribuer pour chaque famille d'additifs la propriété visée.

Contenu de la matière :

Partie 1: Techniques de Polymérisation (6 semaines)

1. Polyaddition radicalaire

- a) Polymérisation homogène
 - polymérisation en masse
 - polymérisation en solution
- b) Polymérisation hétérogène
 - polymérisation en suspension
 - polymérisation en émulsion
 - polymérisation par précipitation

2. Polycondensation

- a) Polycondensation par fusion
- b) Polycondensation en solution
- c) Polycondensation interfaciale

Partie 2: Réactivité et Réactions des Polymères (4 semaines)

Fonctionnalisation et modification chimique des polymères

Partie 3: Rôle des additifs dans la formulation des produits polymères sur les : (5 semaines)

- a) propriétés mécaniques
- b) propriétés optiques
- c) propriétés électriques
- d) propriétés de surface
- e) propriétés d'inflammabilité
- f) propriétés de résistance chimique
- g) propriétés de résistance aux UV et aux oxydants
- h) propriétés de résistance à la biodégradation

TP : Suivant les capacités des établissements\\

Mode d'évaluation: Contrôle Continu : 40%, Examen : 60%.

Références bibliographiques:

- Mark & Herman, *Les Matières plastiques*, Time Inc., USA, 1973
 - Ehrenstein, Gottfried W., *Matériaux polymères : structure, propriétés et applications* Nouv. éd. Hermès science publications, Paris, 2000.
 - Polymères : de la polymérisation aux propriétés* premier colloque franco-mexicain, Grenoble, 1995, Polytechnica, Paris, 1996
- www.techniquedelingenieur.com

Semestre: 1

Unité d'enseignement: UEM1.1

Matière: Rhéologie des polymères

VHS: 37h30 (Cours : 1h30, TP: 1h00)

Crédits: 3

Coefficient: 2

Objectifs de l'enseignement:

Permettre à l'étudiant de connaître les principaux types de comportements rhéologiques des fluides et particulièrement les polymères à l'état liquide et à l'état de fusion et leurs applications à la mise en forme.

Connaissances préalables recommandées:

Connaissances de base en chimie et en physique.

Contenu de la matière :

Rhéologie des liquides (7 semaines)

- Principes de fonctionnement des différents rhéomètres.
- Fluides Newtoniens
- Fluides non Newtoniens
 - Fluide non newtonien au comportement indépendant du temps (Fluide sans contrainte critique, (pseudoplastique ou rhéofluidifiant, dilatant), Fluide à contrainte critique (de Bingham, de Casson...)
 - Fluide visqueux dépendants du temps (Fluide thixotrope, Fluide rhéopexe)
- Solides purement élastiques linéaires
- Viscoélasticité des polymères fondus
 - Comportement viscoélastique (Mise en évidence, L'effet Weissenberg...).

Rhéologie des polymères solides (8 semaines)

- Rappels sur les tenseurs et notations indicielles
- Rappels sur les relations contrainte/déformation en élasticité linéaire
- Différents comportements viscoélastique des polymères
- Comportement sous charges statiques (fluage,relaxation)
 - Le Principe de superposition de Boltzman
 - Les Modèles : Modèles de Maxwell, de Kelvin-Voigt,...
 - Expériences de fluage et de relaxation
 - Notion de temps de relaxation
- Comportement viscoélastique des polymères, sous charges dynamiques (Module complexe)
- Essais à l'état solide (Fluage et relaxation, Traction, Torsion, Choc, Fatigue, Rupture, Analyse mécanique dynamique)

TP : (Suivant les capacités de l'établissement)

- TP Viscosimétrie : détermination de la viscosité et du comportement rhéologiques de différents fluides (newtoniens et non newtoniens)
- TP de rhéométrie (rhéologie de propriétés complexes, mesurer la viscosité de solutions polymères diluées, mesurer la viscoélasticité des polymères...)

Mode d'évaluation: Contrôle Continu : 40%, Examen : 60%.

Références bibliographiques:

- R. I. TANNER " Engineering rheology" Oxford Science Publications, 1992.*
C. L. ROHN " Analytical polymer Rheology" Hanser, New York, 1995.
J. M. PIAU et J.F. AGASSANT « Rheology for polymer melt processing », Elsevier, 1996.
DEALY / SAUCIER "Rheology in plastics quality" , SPE – Hanser, 2000
C.W. MACOSKO, Rheology : principles, measurements and applications, ed. VCH, 1994.
I.M WARD "Mechanical properties of solid polymers" John Wiley and sons, London 1971
J.D FERRY "Viscoelastic properties of polymers" John Wiley Eds. New-York, 1980
JENKINS "Polymer science" Vol 1 and 2, North Holland Pub, Amsterdam, 1972
*M.DOÛ et S.F EDWARDS "The phenomenological theory of linear viscoelastic behaviour" Springer**

Semestre: 1
Unité d'enseignement: UED 1.1
Matière 1: Classes des matériaux et des polymères (proposition)
VHS: 45h00 (Cours: 1h30)
Crédits: 2
Coefficient: 1

Objectifs de l'enseignement:

La connaissance et la caractérisation de solides ayant des formes, tailles et structures parfaitement contrôlées est devenue indispensable, du fait de leur large utilisation dans l'industrie : catalyseurs de craquage ou de synthèse des hydrocarbures, charges introduites dans les élastomères ou les peintures, pigments, adsorbants utilisés pour la purification ou l'analyse chimique (tamis moléculaires, adsorbants pour chromatographie), liants hydrauliques (bétons), poudres destinées à la préparation d'émulsions (émulsions de produits pour traitements agricoles)...

L'objectif du cours est de fournir à l'étudiant une vision claire sur les grandes classes des matériaux, sur leurs caractéristiques physico-chimiques pour pouvoir donner leur limite d'utilisation

Connaissances préalables recommandées:

Chimie générale, chimie organique, thermodynamique

Contenu de la matière:

Chapitre 1. Matériaux inorganiques (5 Semaines)

- I- Introduction : cohésion dans les solides cristallins, propriétés physique des matériaux.
- II- Métaux et alliages
- III- Les céramiques et verres
- IV- Endommagement des matériaux avec le temps

Chapitre 2. Matériaux organiques (5 Semaines)

- I- Présence des polymères dans l'environnement
- II- Classification des polymères synthétiques et naturels
- III- Place des matériaux polymériques par rapport aux métaux céramiques

Chapitre 3. Classement des polymères par leurs propriétés (5 Semaines)

- I- Propriétés thermiques
- II- Propriétés mécaniques
- III- Propriétés électriques
- IV- Propriétés optiques

Mode d'évaluation: Examen: 100 %.

Références bibliographiques:

- 1- *Microstructure et propriétés des matériaux. Collectif Presses de l'Ecole Nationale des Ponts et chaussées (ENPC) Presses de l'école nationale des Ponts et Chaussées (ENPC)*
- 2- *Propriétés des matériaux naturels*
- 3- *Matériaux (coffret de 4 volumes) - AMC, hors série*
 Acier - Bois - Terre cuite - Verre, Collectif Groupe Moniteur

Semestre: 1
Unité d'enseignement: UED 1.1
Matière 1: Electrochimie (proposition)
VHS: 22h30 (Cours: 1h30)
Crédits: 1
Coefficient: 1

Objectifs de l'enseignement:

Objectifs de l'enseignement: L'étudiant doit être capable d'appliquer les connaissances acquises en électrochimie et plus particulièrement en cinétique électrochimique, aux matériaux. Cette UE lui permet également de découvrir l'importance des phénomènes électrochimiques qui interviennent dans les industries des matériaux.

Connaissances préalables recommandées:

Notions de base de chimie.

Contenu de la matière:

A- Electrochimie fondamentale : (7 semaines)

- 1-rappels succincts sur les systèmes électrochimiques à l'équilibre
- 2- cinétique électrochimique,
- 3- introduction à la voltampérométrie cyclique et à la spectrométrie d'impédance

B- Electrochimie appliquée aux matériaux : (8 semaines)

- 1- application de la cinétique électrochimique à la corrosion : mécanismes, protections contre la corrosion,
- 2- traitements électrochimiques des surfaces : polissage électrolytique, dépôts électrolytiques, électropolymérisation,
- 3- Spectrométrie d'impédance

Mode d'évaluation:Examen: 100 %.

Références bibliographiques:

- Pannietier–Souhay, *Chimie générale – Cinétique chimique* Ed. Masson-1974
- Rochaix, *Electrochimie*, Nathan, Paris,1996
- G. Charlot , *Méthodes électrochimiques et absorptiométriques*, Masson et Cie, Paris,1971
- C. Antropov, *Electrochimie théorique*, Ed. Mir, Moscou,1975

Semestre: 1
Unité d'enseignement: UET 1.1
Matière 1: Anglais technique et terminologie
VHS: 22h30 (Cours: 1h30)
Crédits: 1
Coefficient: 1

Objectifs de l'enseignement:

Initier l'étudiant au vocabulaire technique. Renforcer ses connaissances de la langue. L'aider à comprendre et à synthétiser un document technique. Lui permettre de comprendre une conversation en anglais tenue dans un cadre scientifique.

Connaissances préalables recommandées:

Vocabulaire et grammaire de base en anglais

Contenu de la matière:

- Compréhension écrite : Lecture et analyse de textes relatifs à la spécialité.
- Compréhension orale : A partir de documents vidéo authentiques de vulgarisation scientifiques, prise de notes, résumé et présentation du document.
- Expression orale : Exposé d'un sujet scientifique ou technique, élaboration et échange de messages oraux (idées et données), Communication téléphonique, Expression gestuelle.
- Expression écrite : Extraction des idées d'un document scientifique, Ecriture d'un message scientifique, Echange d'information par écrit, rédaction de CV, lettres de demandes de stages ou d'emplois.

Recommandation :Il est vivement recommandé au responsable de la matière de présenter et expliquer à la fin de chaque séance (au plus) une dizaine de mots techniques de la spécialité dans les trois langues (si possible) anglais, français et arabe.

Mode d'évaluation:

Examen: 100%.

Références bibliographiques :

1. *P.T. Danison, Guide pratique pour rédiger en anglais: usages et règles, conseils pratiques, Editions d'Organisation2007*
2. *A. Chamberlain, R. Steele, Guide pratique de la communication: anglais, Didier1992*
3. *R. Ernst, Dictionnaire des techniques et sciences appliquées: français-anglais, Dunod2002.*
4. *J. Comfort, S. Hick, and A. Savage, Basic Technical English, Oxford University Press,1980*

III - Programme détaillé par matière du semestre S2

Semestre : 2
Unité d'enseignement : UEF 1.2.1
Matière : Mise en œuvre des polymères
VHS : 67h30 (cours : 3h00, TD : 1h30)
Crédits : 6
Coefficient : 3

Objectifs de l'enseignement :

L'utilisation à l'échelle industrielle des polymères et conditionnée par leur mise en œuvre et leur transformation. L'étudiant est introduit dans ce cours aux deux grandes familles des polymères et aux techniques spécifiques de mise en œuvre.

Connaissances préalables recommandées :

Notions de base de la chimie macromoléculaire et de la physico-chimie des polymères.

Contenu de la matière :

I- Introduction : Influence de la structure des polymères sur leur transformation (2 semaines)

II- Stockage et prétraitement des polymères : Stockage des matières à transformer, Prétraitement (pré séchage, préformage et préchauffage). (2 semaines)

III- Mise en œuvre des systèmes liquides : procédés de moulage par trempage, enduction, coulée, injection-réaction(R.I.M). (2 semaines)

IV- Transformation des polymères à l'état plastique: procédés d'extrusion et de moulage: extrusion de tubes et profilés, de plaques, feuilles, films, fibres et filaments, soufflage de gaines. Moulage par injection, par transfert, par compression, calandrage, revêtements. (2 semaines)

V- Transformation des polymères à l'état viscoélastique : Thermoformage, extrusion-soufflage de corps creux, injection-soufflage de corps creux. (3 semaines)

VI- Application de la rhéologie à la conception : Filières d'extrusion, moules d'injection, moules de compression, calandres. (3 semaines)

VII-Régénération des déchets des polymères : Déchets industriels, déchets non industriels. (1 semaines)

Mode d'évaluation :

Contrôle continu: 40%; Examen : 60%.

Références bibliographiques :

- C. G. Gogos et Z.Tadmor: Principles of PolymerProcessing, John Wiley, New York (1978)
- J. Bost: Matières Plastiques - Technologie et Plasturgie, Lavoisier, Paris (1982)
- P. Dubois : Plastiques Modernes, Lavoisier, Paris (1963)
- L. Mascia: Thermoplastics - materials Engineering, Elsevier publishing Co. Inc, New York (1989)
- J. F. Agassant, P. Avenas et J. Ph. Sergent: Mise en Forme des Matières Plastiques, Lavoisier, Paris (1986)

Semestre: 2
Unité d'enseignement: UEF 1.2.1
Matière: Mélange des polymères
VHS: 45 h (Cours: 1h30, TD: 1h30)
Crédits: 4
Coefficient: 2

Objectifs de l'enseignement :

L'objectif du cours de mélanges polymère est de fournir les informations les plus complètes sur tous les aspects de la science de mélange de polymères et de la technologie des plastiques. En conséquence, ce module peut être considéré comme comportant deux parties : Les principes fondamentaux et la Technologie.

Connaissances préalables recommandées :

Notions de base de la chimie organique, de la chimie macromoléculaire et la physique des polymères

Contenu de la matière :

1. Introduction aux mélanges de polymères : Résines et leurs mélanges, Polymères spéciaux et leurs mélanges, mélanges biodégradables, mélange et recyclage. (2 semaines)
2. Thermodynamique des mélanges de polymères : mélanges polymères liquides. Séparation de phase. Méthodes de mesure. (2 semaines)
3. Cristallisation, structure morphologique et fusion des mélanges de polymères : mélanges miscibles, mélanges immiscibles. (2 semaines)
4. Compatibilisation des mélanges de polymères : Types de mélanges de polymères. Compatibilisation par addition d'un agent compatibilisant : formation de copolymères greffés, formation de copolymère bloc, réticulation covalente. (2 semaines)
5. Morphologie des mélanges de polymères : méthodes microscopiques (1 semaines)
6. Préparation des mélanges de polymères : Principes fondamentaux du mélange, méthodes de mixage et équipements, traitement réactif (compatibilisation). (2 semaines)
7. Propriétés et performances des mélanges de polymères (2 semaines)
8. Application des mélanges de polymères (2 semaines)

Mode d'évaluation :

Contrôle continu: 40%; Examen : 60%.

Références bibliographiques :

- L. A. Utracki, Polymers blends Handbook, vol.1, Kluwer Academic Publishers, (2002), Dordrecht, The Netherlands.
- L. A. Utracki, Polymer Alloys and Blends, Hanser Publishers, (1989), Munich, Germany.
- M. M. Coleman, J. F. Graf and P. C. Painter, Specific Interactions and the Miscibility of Polymer Blends, Technomics Publishing, (1991), Lancaster, U.K.
- Datta, S., and Lohse, D. J., Polymeric Compatibilizers: Uses and Benefits in Polymer Blends, Hanser Pub., (1996), Munich, Germany.
- O. Olabishi, L. M. Robeson and M. Y. Shaw, Polymer-Polymer Miscibility, Academic Press, (1979), New York.

Semestre : 2
Unité d'enseignement: UEF 1.2.2
Matière: Polymères conducteurs
VHS: 45h00 (Cours: 1h30, TD: 1h30)
Crédits: 4
Coefficient: 2

Objectifs de l'enseignement:

L'objectif du cours sur les polymères conducteurs est de fournir aux étudiants les informations les plus complètes sur ce nouvel aspect de la science des polymères, par la présentation d'une classe de composés organiques auxquels sont données des propriétés conductrices de l'électricité par différents traitements chimiques (dopage) ou par structuration du matériau.

Connaissances préalables recommandées:

Notions de base en électrochimie, en électricité et en chimie macromoléculaire.

Contenu de la matière:

1. Introduction (2 semaines) : Théorie des polymères conjugués, Délocalisation électronique, Méthodes de dopage, Synergie des propriétés optiques et électroniques, Évolution de la conductivité électrique des polymères
2. Classification des polymères électrochimiquement actifs : polymères Redox, polymères issus d'amines aromatiques, composites conducteurs. (3 semaines)
3. Synthèses chimiques et électrochimiques des polymères conducteurs : Polyacétylène hélicoïdal, les Poly(arylenevinylènes), la polyaniline, le polypyrrole, les polythiophènes. (3 semaines)
4. Transformations Redox et processus de transport : transport d'électrons, d'ions, couplage, phénomènes de relaxation et d'hystérésis. (3 semaines)
5. Application des polymères conducteurs : Dépôt par film mince et microstructuration (revêtements antistatiques, absorption par micro-ondes, Microélectronique), dispositifs électroluminescents et électrochromes, corrosion protection, senseurs, détecteurs de gaz, Electroanalyse et biosenseurs, Matériaux pour les technologies énergétiques. (4 semaines)

Mode d'évaluation:

Contrôle continu: 40%; Examen : 60%.

Références bibliographiques:

- G. Inzelt, Conducting Polymers. A New Era in Electrochemistry, Springer, (2012), Dordrecht, The Netherlands
- T. A. Skotheim and J. R. Reynolds, Handbook of Conducting Polymers. Conjugated Polymers, Theory, Synthesis, Properties and Characterization, CRC Press Taylor & Francis, (2007), Boca Raton, FL, USA.
- F. Monfort-Windels, Rendre les polymères conducteurs: État de l'art, Lavoisier, (1999), France.
- P. Chandrasekhar, Conducting Polymers, Fundamentals and Applications: A Practical Approach, Springer Science+Business Media, (1999), New York, USA.
- L. Rupprecht, Conductive Polymers and Plastics In Industrial Applications, Plastics design Library, (1999), Norwich, USA.

Semestre : 2
Unité d'enseignement: UEF 1.2.2
Matière: Membranes polymères
VHS: 45h (Cours: 3h00)
Crédits: 4
Coefficient: 2

Objectifs de l'enseignement:

Les membranes ont acquis une place importante dans la technologie chimique et servent de plus en plus dans un large éventail d'applications biomédicales. L'objectif de ce cours est de présenter une des plus importantes utilisations industrielles des polymères dans la séparation membranaire.

Connaissances préalables recommandées:

Notions de base de chimie des surfaces, de chimie des solutions et de chimie physique des polymères.

Contenu de la matière:

1. Introduction, types de membranes : membranes poreuses symétriques, membranes denses, membranes chargées, membranes asymétriques, membranes échangeuses d'ions. (2 semaines)
2. Microfiltration : fabrication et structure de la membrane, détermination de la taille des pores, caractéristiques de rétention, applications (stérilisation, filtration de particules, métaux lourds...) (2 semaines)
3. Ultrafiltration : fabrication et structure de la membrane, détermination de la taille des pores, caractéristiques de rétention, applications (industries pharmaceutiques, séparation eau-pétrole, décontamination, traitement des effluents industriels,...) (4 semaines)
4. Osmose inverse: fabrication de membranes d'osmose inverse (plates, spiralées, tubulaires, à fibres creuses), applications : Osmose inverse industrielle dans les raffineries, osmose inverse et contrôle de la pollution, osmose inverse et désalination de l'eau de mer, ... (2 semaines)
5. Electrodialyse : membranes types (homogènes, hétérogènes), caractéristiques de rétention, applications : membranes bipolaires, électrodes et piles de puissance,... (3 semaines)
6. Membranes de séparation des gaz : transport des gaz, fabrication et structure des membranes, applications : séparation du dioxyde de carbone, séparation oxygène/azote, déshydratation,... (2 semaines)

Mode d'évaluation: Examen 100%.

Références bibliographiques:

- M. C. Porter, Handbook of Industrial Membrane Technology, Noyes Publications, (1990), Westwood, USA.
 D. Bouyer, C. Faur, C. Pochat, Procédés d'élaboration de membranes par séparation de phases, Techniques de l'Ingénieur, Article / Réf : J2799 V1, (2011).
 L. Auvray, F. Devreux, B. Duplantier, Physique des membranes et des polymères biologiques, Ed. Écolepolytechnique, (2003), Paris, France.
 M. Mulder, Basic Principles of Membrane Technology, Kluwer Academic Publishers, (1991), Dordrecht, The Netherlands.
 R. W. Baker, Membrane Technology and Applications, McGraw-Hill, (2000), New York, USA.

Semestre: 2
Unité d'enseignement: UEM1.2
Matière : Méthodes physiques d'analyse
VHS: 67h30 (Cours: 1h30, TD: 1h30, TP: 1h30)
Crédits: 6
Coefficient: 3

Objectifs de l'enseignement:

Le but du présent module consiste en la connaissance des techniques de caractérisation des matériaux polymères et assimiler les notions de base dans la synthèse et le comportement des macromolécules.

Connaissances préalables recommandées:

Notions de base de la chimie organique, macromoléculaire ainsi que la physico-chimie des polymères.

Contenu de la matière :

1. Techniques de caractérisation spectrométriques : les spectroscopies Infrarouge et Raman, la RMN et la spectrométrie de masse, (6 semaines)
2. Techniques microscopiques de caractérisation des matériaux : microscopie optique, microscopie électronique à balayage et en transmission, (2 semaines)
3. Techniques de diffraction des rayons X, (2 semaines)
4. Méthodes d'analyse thermique : analyse thermique différentielle, Thermogravimétrie. (3 semaines)
5. Méthodes mécaniques : tests statiques et dynamiques. (2 semaines)

TP : (Suivant les capacités de l'établissement)

- TP Viscosimétrie: détermination de la masse moléculaire d'un polymère par viscosimétrie (Relation de Mark-Houwink) ou par chromatographie de perméation sur gel (GPC).
- TP de spectroscopie infrarouge: synthèse d'un polymère et analyse de sa structure par spectroscopie FTIR.
- TP d'analyse thermique: Etude de la stabilité thermique d'un polymère par analyse thermogravimétrique ou Etude des transitions de phase d'un plastique par analyse thermique différentielle (ATD).
- TP d'analyse mécanique : Etude du comportement en traction (en compression) d'un polymère, charge de rupture, déformation, module d'élasticité. Etude de l'écoulement d'une solution de polymère par rhéométrie.

Mode d'évaluation:

Contrôle Continu : 40%, Examen : 60%.

Références bibliographiques:

- J. Prud'homme, R.E. Prud'homme: Synthèse et caractérisation des macromolécules. Les presses de l'Université de Montréal, 1981, Canada.
- P.J. Flory: Principles of polymer chemistry, Cornell. University Press, 1953, Ithaca New York
- I.M. Ward, Mechanical properties of solid polymers. Wiley -Interscience, 1971, London
- J.R. BILLEYER, Text book of polymer science. John Wiley, 1971, New York
- F. Rouessac, A. Rouessac, Analyse chimique : méthodes et techniques instrumentales modernes, Ed. Dunod, 2004, Paris

Semestre: 2

Unité d'enseignement: UEM1.2

Matière: Logiciels appliqués

VHS: 37h30 (Cours : 1h30, TP: 1h00)

Crédits: 3

Coefficient: 2

Objectifs de l'enseignement:

- Cours sur les méthodes numériques (méthode des éléments finis et méthodes des volumes finis).
- Se familiariser avec les logiciels de simulation de la mise en œuvre des polymères et les écoulements de ces matériaux non Newtoniens.

Connaissances préalables

recommandées:Contenu de la matière :

Suivant les capacités de l'établissement

Cours : Les méthodes de discrétisation utilisées dans les logiciels de simulation numérique (Méthode des éléments finis, méthode des volumes finis)

TP : Simulation par des codes de calcul utilisés par les moulistes et les plasturgistes (simulation du remplissage simple : Visualisation de l'écoulement matière, cartes des températures, des vitesses, des pressions, des contraintes de cisaillement...)

TP : Simulation numérique des fluides non Newtoniens (en particuliers les fluides viscoélastiques et viscoplastiques)

Mode d'évaluation: Contrôle Continu : 40%, Examen : 60%.

Références bibliographiques:

Semestre: 2
Unité d'enseignement: UED 1.2
Matière 1: matière au choix
VHS: 22h30 (Cours: 1h30)
Crédits: 1
Coefficient: 1

Semestre: 2
Unité d'enseignement: UED 1.2
Matière 2: matière au choix
VHS: 22h30 (Cours: 1h30)
Crédits: 1
Coefficient: 1

Semestre : 2

Unité d'enseignement : UET 1.2

Matière : Respect des normes et des règles d'éthique et d'intégrité.

VHS : 22h30 (Cours : 1h30)

Crédit : 1

Coefficient : 1

Objectifs de l'enseignement:

Développer la sensibilisation des étudiants au respect des principes éthiques et des règles qui régissent la vie à l'université et dans le monde du travail. Les sensibiliser au respect et à la valorisation de la propriété intellectuelle. Leur expliquer les risques des maux moraux telle que la corruption et à la manière de les combattre, les alerter sur les enjeux éthiques que soulèvent les nouvelles technologies et le développement durable.

Connaissances préalables recommandées :

Ethique et déontologie (les fondements)

Contenu de la matière :

A. Respect des règles d'éthique et d'intégrité,

1. Rappel sur la Charte de l'éthique et de la déontologie du MESRS : Intégrité et honnêteté. Liberté académique. Respect mutuel. Exigence de vérité scientifique, Objectivité et esprit critique. Equité. Droits et obligations de l'étudiant, de l'enseignant, du personnel administratif et technique,

2. Recherche intègre et responsable

- Respect des principes de l'éthique dans l'enseignement et la recherche
- Responsabilités dans le travail d'équipe : Egalité professionnelle de traitement. Conduite contre les discriminations. La recherche de l'intérêt général. Conduites inappropriées dans le cadre du travail collectif
- Adopter une conduite responsable et combattre les dérives : Adopter une conduite responsable dans la recherche. Fraude scientifique. Conduite contre la fraude. Le plagiat (définition du plagiat, différentes formes de plagiat, procédures pour éviter le plagiat involontaire, détection du plagiat, sanctions contre les plagiaires, ...). Falsification et fabrication de données.

3. Ethique et déontologie dans le monde du travail :

Confidentialité juridique en entreprise. Fidélité à l'entreprise. Responsabilité au sein de l'entreprise, Conflits d'intérêt. Intégrité (corruption dans le travail, ses formes, ses conséquences, modes de lutte et sanctions contre la corruption)

B- Propriété intellectuelle

I- Fondamentaux de la propriété intellectuelle

- 1- Propriété industrielle. Propriété littéraire et artistique.
- 2- Règles de citation des références (ouvrages, articles scientifiques, communications dans un congrès, thèses, mémoires, ...)

II- Droit d'auteur

1. Droit d'auteur dans l'environnement numérique

Introduction. Droit d'auteur des bases de données, droit d'auteur des logiciels. Cas spécifique des logiciels libres.

2. Droit d'auteur dans l'internet et le commerce électronique

Droit des noms de domaine. Propriété intellectuelle sur internet. Droit du site de commerce électronique. Propriété intellectuelle et réseaux sociaux.

3. Brevet

Définition. Droits dans un brevet. Utilité d'un brevet. La brevetabilité. Demande de brevet en Algérie et dans le monde.

III- Protection et valorisation de la propriété intellectuelle

Comment protéger la propriété intellectuelle. Violation des droits et outil juridique. Valorisation de la propriété intellectuelle. Protection de la propriété intellectuelle en Algérie.

C. Ethique, développement durable et nouvelles technologies

Lien entre éthique et développement durable, économie d'énergie, bioéthique et nouvelles technologies (intelligence artificielle, progrès scientifique, Humanoïdes, Robots, drones,

Mode d'évaluation :

Examen : 100 %

Références bibliographiques:

1. Charte d'éthique et de déontologie universitaires,
<https://www.mesrs.dz/documents/12221/26200/Charte+fran+ais+d+f.pdf/50d6de61-aabd-4829-84b3-8302b790bdce>
2. Arrêtés N°933 du 28 Juillet 2016 fixant les règles relatives à la prévention et la lutte contre le plagiat
3. L'abc du droit d'auteur, organisation des nations unies pour l'éducation, la science et la culture (UNESCO)
4. E. Prairat, De la déontologie enseignante. Paris, PUF,2009.
5. Racine L., Legault G. A., Bégin, L., Éthique et ingénierie, Montréal, McGraw Hill,1991.
1. Siroux, D., Déontologie: Dictionnaire d'éthique et de philosophie morale, Paris, Quadrige, 2004, p. 474-477.
2. Medina Y., La déontologie, ce qui va changer dans l'entreprise, éditions d'Organisation, 2003.
3. Didier Ch., Penser l'éthique des ingénieurs, Presses Universitaires de France, 2008.
4. Gavarini L. et Ottavi D., Éditorial. de l'éthique professionnelle en formation et en recherche, Recherche et formation, 52 | 2006, 5-11.
5. Caré C., Morale, éthique, déontologie. Administration et éducation, 2e trimestre 2002, n°94.
6. Jacquet-Francillon, François. Notion : déontologie professionnelle. Le télémaque, mai 2000, n° 17
7. Carr, D. Professionalism and Ethics in Teaching. New York, NY Routledge. 2000.
8. Galloux, J.C., Droit de la propriété industrielle. Dalloz 2003.
9. Wagret F. et J-M., Brevet d'invention, marques et propriété industrielle. PUF 2001
10. Dekermadec, Y., Innover grâce au brevet: une révolution avec internet. Insep 1999
11. AEUTBM. L'ingénieur au cœur de l'innovation. Université de technologie Belfort-Montbéliard
12. Fanny Rinck et Léda Mansour, littératie à l'ère du numérique : le copier-coller chez les étudiants, Université Grenoble 3 et Université Paris-Ouest Nanterre la Défense Nanterre, France
13. Didier DUGUEST IEMN, Citer ses sources, IAE Nantes 2008
14. Les logiciels de détection de similitudes : une solution au plagiat électronique? Rapport du Groupe de travail sur le plagiat électronique présenté au Sous-comité sur la pédagogie et les TIC de la CREPUQ
15. Emanuela Chiriac, Monique Filiatrault et André Régimbald, Guide de l'étudiant: l'intégrité intellectuelle plagiat, tricherie et fraude... les éviter et, surtout, comment bien citer ses sources, 2014.
16. Publication de l'université de Montréal, Stratégies de prévention du plagiat, Intégrité, fraude et plagiat, 2010.
17. Pierrick Malissard, La propriété intellectuelle : origine et évolution, 2010.
18. Le site de l'Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle www.wipo.int
19. <http://www.app.asso.fr/>

20. Siroux, D., *Déontologie: Dictionnaire d'éthique et de philosophie morale*, Paris, Quadrige, 2004, p. 474-477.
21. Medina Y., *La déontologie, ce qui va changer dans l'entreprise*, éditions d'Organisation, 2003.
22. Didier Ch., *Penser l'éthique des ingénieurs*, Presses Universitaires de France, 2008.
23. Gavarini L. et Ottavi D., *Éditorial. de l'éthique professionnelle en formation et en recherche*, Recherche et formation, 52 | 2006, 5-11.
24. Caré C., *Morale, éthique, déontologie*. Administration et éducation, 2e trimestre 2002, n°94.
25. Jacquet-Francillon, François. *Notion : déontologie professionnelle*. Le télémaque, mai 2000, n° 17
26. Carr, D. *Professionalism and Ethics in Teaching*. New York, NY Routledge, 2000.
27. Galloux, J.C., *Droit de la propriété industrielle*. Dalloz 2003.
28. Wagret F. et J-M., *Brevet d'invention, marques et propriété industrielle*. PUF 2001
29. Dekermadec, Y., *Innover grâce au brevet: une révolution avec internet*. Insep 1999
30. AEUTBM. *L'ingénieur au cœur de l'innovation*. Université de technologie Belfort-Montbéliard
31. Fanny Rinck et Léda Mansour, *littératie à l'ère du numérique : le copier-coller chez les étudiants*, Université grenoble 3 et Université paris-Ouest Nanterre la défense Nanterre, France
32. Didier DUGUEST IEMN, *Citer ses sources*, IAE Nantes 2008
33. *Les logiciels de détection de similitudes : une solution au plagiat électronique? Rapport du Groupe de travail sur le plagiat électronique présenté au Sous-comité sur la pédagogie et les TIC de la CREPUQ*
34. Emanuela Chiriac, Monique Filiatrault et André Régimbald, *Guide de l'étudiant: l'intégrité intellectuelle plagiat, tricherie et fraude... les éviter et, surtout, comment bien citer ses sources*, 2014.
35. *Publication de l'université de Montréal, Stratégies de prévention du plagiat, Intégrité, fraude et plagiat*, 2010.
36. Pierrick Malissard, *La propriété intellectuelle : origine et évolution*, 2010.
37. *Les sites de l'Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle* www.wipo.int
38. <http://www.app.asso.fr/>

III - Programme détaillé par matière du semestre S3

Semestre: 3
Unité d'enseignement: UEF 2.1.1
Matière : Propriétés des polymères
VHS: 45h00 (Cours: 1h30, TD: 1h30)
Crédits: 4
Coefficient: 2

Objectifs de l'enseignement:

Ce cours a pour objectif d'appréhender les propriétés physiques et chimiques des polymères pour une application visée. L'objectif est de maîtriser les processus d'élaboration de certains polymères à l'échelle industrielle en étudiant leurs propriétés et domaines d'utilisation. Ainsi, l'accent sera mis sur l'effet des propriétés physico-chimiques des polymères lors de leur mise en œuvre.

Connaissances préalables recommandées :

Connaissances en physico-chimie des polymères

Contenu de la matière :

- I. Solubilité des polymères (**4 semaines**)
 - A. Généralités : Forces intermoléculaires-solubilité, solvants cinétiques et solvants thermodynamiques.
 - B. Paramètres de solubilité (Hildebrand, Hansen, Teas)
 - B.1. Equation de Small (constantes d'attraction molaires de Small, constantes d'attraction molaires de Hoy)
 - B.2. Paramètres de solubilité des polymères à partir de celles des solvants et non-solvants
 - B.3. Densités des polymères pour le calcul des paramètres de solubilité
 - C. Identification des polymères à partir des testes de solubilité
 - D. Paramètre d'interaction de Flory et paramètre de solubilité
- II. Morphologie et propriétés thermiques des polymères (**4 semaines**)
 - A. Morphologie
 - A.1. Etat amorphe et état cristallin/Température de transition (T_g) vitreuse et température de fusion (T_m).
 - A.2. Taux de cristallinité
 - A.3. Facteurs affectant T_g et T_m : Equation de Fox-Flory, Equation de Flory
 - A.4. T_g d'un copolymère : Equation de Wood, équation de Gordon
 - B. Analyse thermique d'un polymère
 - B.1. Analyse thermogravimétrique (ATG) et stabilité thermique des polymères
 - B.2. Analyse thermique différentielle (DTA, DSC) et les différents phénomènes (oxydation, réticulation, cristallisation)
 - B.3. Réarrangement thermique de la structure des polymères
- III. Polymères à l'état fondu et en solution (**4 semaines**)
 - A. Polymères à l'état fondu
 - A.1. Indice fluidité (MFI)
 - A.2. Viscosité d'écoulement d'un polymère à l'état fondu : Equation de WLF
 - B. Polymères en solution diluée

- B.1. Viscosité d'une solution diluée d'un polymère
- B.2. Viscosité intrinsèque $[\eta]$ et Masse moléculaire moyenne en viscosité M_v :
Equation de Mark-Houwink-Sakurada

IV. Réactivité chimique et réactions des polymères (3 semaines)
Fonctionnalisation et modification chimique

Mode d'évaluation : Contrôle continu : 40%, examen : 60 %

Références bibliographiques pour cette matière

1. Beth A. Miller-Chou, Jack L. Koenig, A Review of Polymer Dissolution, *Progress in Polymer Science*, 28, 1223-1270, 2003.
2. Robert A. Orwoll, Pamela A. Arnold, Polymer-Solvent Interaction Parameters χ , in: *Physical Properties of Polymers Handbook*, J. E. Mark (Editor), AIP Press, New York, Chap. 14., pp. 177-196.
3. H. Burrell, Solubility Parameter Values, in: *Polymer Handbook*, J. Brandrup and E. H. Immergut (Editors), 2nd Edition, John Wiley & Sons-Interscience, New York, pp. IV337-IV359, 1975.
4. "Physical, Thermal, and Mechanical Properties of Polymers", in: *Biosurfaces: A Materials Science and Engineering Perspective*, Kantesh Balani, Vivek Verma, Arvind Agarwal, and Roger Narayan (Editors). First Edition, John Wiley & Sons, Inc., pp. 329-344, 2015.
5. Lawrence E. Nielsen, *Mechanical Properties of Polymers*, Reinhold Publishing Corporation, New York, 1962.
6. F. A. Bovey and F. H. Winslow, *Macromolecules: An Introduction to Polymer Science*, Academic Press, New York, 1979.
7. G. Odian, *Principles of Polymerization*, John Wiley & Sons, Inc., 4th Ed., New Jersey, 2004

Semestre: 3
Unité d'enseignement: UEF 2.1.1
Matière : Mécanique des polymères
VHS: 45h00 (Cours: 1h30, TD: 1h30)
Crédits: 4
Coefficient: 2

Objectif de l'enseignement

Connaitre le principe des essais normalisés de caractérisation mécanique des polymères et choisir un matériau polymère en fonction de l'application

Connaissances préalables recommandées :

Connaissances élémentaires en mécanique et en rhéologie

Contenu de la matière :

1. Rappels de quelques notions sur les polymères : (3 semaines)

- 1.1 Polymère semi-cristallins
- 1.2 Polymères amorphes
- 1.3 Température de transition vitreuse

2. Mécanique des polymères en quasi-statique (4 semaines)

- 2.1 Relations contrainte/déformation en visco-élasticité linéaire
- 2.2 Différents comportements et modèles viscoélastiques des polymères (Maxwell, Kelvin-Voigt, ...)
- 2.3 Comportement sous charges statiques (fluage, relaxation)
- 2.4 Notion de temps de relaxation

3. Mécanique des polymères en dynamique (4 semaines)

- 3.1 Effet de la rampe déformation ou contrainte (LVE et point de gel)
- 3.2 Effet de la température (Températures de fusion et de gélation)
- 3.3 Effet de la fréquence d'oscillation

4. Essais à l'état solide (Traction, Torsion, Choc, Fatigue, Rupture,) (4 semaines)

Mode d'évaluation : Contrôle continu : 40%, examen : 60 %

Références bibliographiques pour cette matière

- TIMOSHENKO S. and COODIER J.N. "Theory of Elasticity" McGraw-Hill 3rd Ed., New York, 1970.
- HENRY J.P et PARSY F. "Cours d'élasticité", Dunod Université, Bordas, Paris, 1982.
- GEORGE DIETER, Mechanical Metallurgy, International Student Edition, 1976.

Semestre: 3
Unité d'enseignement: UEF 2.1.2
Matière: Applications industrielles
VHS: 22h30 (Cours: 1h30)
Crédits: 2
Coefficient: 1

Objectif de l'enseignement

L'objectif dans cette unité est de permettre à l'étudiant de situer l'importance notamment des polymères synthétiques et semi-synthétiques dans les secteurs industriels à grande application de ce type de matériaux.

Connaissances préalables recommandées :

Contenu de la matière :

- **Introduction** : Place des polymères en industrie (**2 semaines**)
- **Chapitre 1**: Application des polymères en cosmétique (**3 semaines**)
- **Chapitre 2**: Application des polymères en pharmaceutique (**3 semaines**)
- **Chapitre 3**: Application des polymères en industrie alimentaire (**2 semaines**)
- **Chapitre 4**: Application des polymères en construction et bâtiments (**2 semaines**)
- **Chapitre 5**: Application des polymères en industries automobile et aéronautique (**1 semaine**)

Mode d'évaluation : examen : 100 %

Références bibliographiques pour cette matière

- Additives in polymers: industrial analysis and applications, *Jan C. J. Bart*, John Wiley & Sons Ed (2005)
- Filled Polymers: Science and Industrial Applications, *Jean L. Leblanc* (2009) CRC Press

Semestre: 3
Unité d'enseignement: UEF 2.1.1
Matière : Les Biopolymères
VHS: 45h00 (Cours: 1h30, TD: 1h30)
Crédits: 4
Coefficient: 2

Objectif de l'enseignement

L'objectif dans cette unité est de permettre à l'étudiant d'identifier les différents polymères issus de la biomasse et d'origine bactérienne. A la fin de ce cours, l'étudiant sera capable de situer les principales tendances actuelles d'application des biopolymères.

Connaissances préalables recommandées :

Connaissances en chimie organique descriptive

Contenu de la matière :

Introduction : Les raisons et enjeux de l'utilisation des biopolymères en remplaçant les polymères dérivés de pétrochimie. **(2 semaines)**

- Approches de la biodégradabilité / Biodégradabilité et Biofragmentabilité **(2 semaine)**
- Processus de biodégradation
- Mesure de la Biodégradabilité
- Normes de la biodégradation

- Les polymères biodégradables **(2 semaines)**
- Propriétés des biopolymères **(2 semaines)**
- Agro-polymères Cellulose. Chitine-chitosane. Amidon. Lignines. Protéines. **(2 semaines)**
- Polyesters biodégradables **(2 semaines)**

- PHA, PLA et PCL (synthèse, producteurs, grades, propriétés et applications) **(2 semaines)**
- Matériaux biosourcés et non biodégradables **(1 semaines)**

Mode d'évaluation : Contrôle continu : 40%, examen : 60 %

Références (*Livres et photocopiés, Technique de l'ingénieur, sites internet, etc*).

Semestre: 3

Unité d'enseignement: UEF 2.1.2

Matière: Vieillissement et dégradation des polymères

VHS: 22h30 (Cours: 1h30)

Crédits: 2

Coefficient: 1

Objectif de l'enseignement

À l'issue de cet enseignement, l'étudiant doit être capable de mettre en œuvre ces connaissances pour analyser le comportement d'un matériau polymère à la fatigue et aux différents facteurs physiques et chimiques causant sa dégradation.

Connaissances préalables recommandées :

Connaissances en chimie macromoléculaire

Contenu de la matière :

CHAPITRE I : Vieillissement physique des polymères (4 semaines)

- I.1. Définitions et rappels.
- I.2. Dégradation avec transfert de masse.
- I.3. Dégradation sans transfert de masse.
- I.4. Mécanismes.
- I.5. Relations structure-propriétés.
- I.6. Fissuration sous contrainte en milieu tensioactif.

CHAPITRE II : Vieillissement chimique des polymères (4 semaines)

- II.1. Introduction.
- II.2. Hydrolyse.
- II.3. Les coupures des chaînes statistiques.
- II.4. La dépolymérisation.
- II.5. Les aspects généraux des réactions d'oxydation.
- II.6. Modifications structurales induites par l'oxydation. À l'échelle moléculaire. À l'échelle morphologique.
- II.7. Conséquences de l'oxydation sur les propriétés physiques et mécaniques des polymères.

CHAPITRE III : Dégradation thermique et thermo-oxydation des polymères (3 semaines)

- III. 1. Introduction.
- III. 2. Le mécanisme et la cinétique de la dégradation.

CHAPITRE IV : Dégradation photochimique et photo-oxydation des polymères. (4 semaines)

- IV. 1. Introduction
- IV.2. Oxydation sous irradiation
- IV.3. Le mécanisme et schémas de base de la dégradation photochimique oxydative.
- IV.4. Variations de masse molaire, propriétés optiques, propriétés électriques, température de transition vitreuse et fusion, propriétés mécaniques dans le cas d'une dégradation photochimique.

Mode d'Evaluation : 100% examen

Références bibliographiques pour cette matière

1. Emmanuel RICHAUD, Jacques VERDU, Vieillissement chimique des polymères et Cinétique de dégradation. Techniques de l'Ingénieur: traité Matériaux plastiques et composite : éditeur. Paris, 2002.
2. Jacques VERDU, Vieillissement oxydant des polymères, LAVOISIER, Ouvrage 390 p, 2012.
3. Bruno FAYOLLE, Jacques VERDU, Vieillissement physique des matériaux polymères. Techniques de l'Ingénieur : traité Matériaux /Corrosion /Vieillissement, éditeur. Paris, 2005.
5. B. Jacques and al. "Hydrolytic ageing of polyamide 11. 1. Hydrolysis kinetics in water," Polymer, 43, 24, 6439-6447, 2002.

Semestre: 3
Unité d'enseignement: UEF 2.1.2
Matière: Recyclage et valorisation des polymères
VHS: 22h30 (Cours: 1h30)
Crédits: 2
Coefficient: 1

Objectif de l'enseignement

À l'issue de cet enseignement, l'étudiant doit être capable de connaître les différents procédés de recyclage des matières plastiques.

Connaissances préalables recommandées :

Contenu de la matière :

Chapitre I : Notions de base sur le recyclage des polymères **(2 semaines)**

Chapitre II : Déchets des matières plastiques **(2 semaines)**

Chapitre III : Les différents procédés de recyclage des polymères **(4 semaines)**

Chapitre IV : Recyclage sous forme de mélanges de déchets de polymères **(3 semaines)**

Chapitre V : Valorisation des polymères recyclés **(4 semaines)**

Mode d' Evaluation : 100% examen

Références bibliographiques pour cette matière

- M. Reyne. « Les plastiques : polymères, transformations et applications » Hermes, Paris (1991).
- M. Maes. « Déchets industriels : mode d'emploi », Technique & Documentation Lavoisier, Paris (1986).
- P. Gautron. « Plastiques : valorisation et recyclage des déchets », Techniques de l'Ingénieur, A3830, (1993).

Semestre: 3
Unité d'enseignement: UEM 2.1
Matière: Caractérisation des polymères
VHS: 67h30 (Cours: 1h30, TD: 1h30, TP: 1h30)
Crédits: 6
Coefficient: 3

Objectif de l'enseignement

Dans ce cours sont traités différentes techniques appliquées à la caractérisation des matériaux polymères. A l'issue de ce cours l'étudiant doit connaître le principe des différentes techniques de caractérisation. Il doit pouvoir différencier entre les techniques utilisées dans l'analyse qualitative et quantitative des polymères

Connaissances préalables recommandées :

Connaissances en méthodes physiques d'analyse

Contenu de la matière :

- **Chapitre 1:** Caractérisation des polymères par RMN (**3 semaines**)
- **Chapitre 2:** Caractérisation des polymères par DRX (**3 semaines**)
- **Chapitre 3:** Caractérisation des polymères par DSC (**3 semaines**)
- **Chapitre 4:** Caractérisation des polymères par CPG (**3 semaines**)
- **Chapitre 5:** Caractérisation des polymères par diffusion de la lumière (**3 semaines**)

Mode d'évaluation : Contrôle continu : 40%, examen : 60 %

Références bibliographiques

- Characterisation Of Polymers By Thermal Analysis , *W.M. Groenewoud, Elsevier Science Ed (2001)*
- Modern Spectroscopy, Fourth Edition, *J. Michael Hollas* John Wiley & Sons (2004)
- Handbook for the Chemical Analysis of Plastic and Polymer Additives , CRC Press Michael Bolgar, Jack Hubball, Joe Groeger, Susan Meronek, CRC Press (2007)

Semestre: 3
Unité d'enseignement: UEM 2.1
Matière: Modélisation des procédés
VHS: 67h30 (Cours: 1h30, TP: 1h00)
Crédits: 3
Coefficient: 2

Objectif de l'enseignement

L'objectif de ce cours est de permettre aux étudiants de maîtriser les connaissances essentielles à la modélisation, optimisation et simulation des procédés chimiques.

Connaissances préalables recommandées :

Contenu de la matière :

Chapitre1: (2 semaines)

Introduction à la modélisation, la conception, simulation

Chapitre 2: (3 semaines)

Différents types de simulation, les étapes de simulation et les logiciels de simulation

Chapitre 3: (3 semaines)

Présentation du Chemcad,

- Organisation et structure du Chemcad
- Bases de données des constituants
- Modèles thermodynamiques
- Systèmes d'unités et conversion

Chapitre 4: (3 semaines)

Les modules Chemcad

- Classement par phénomène

Chapitre 5: (3 semaines)

Applications

- Distillation flash L/V , LLV
- Distillation multiétages
- Réacteurs chimiques

Mode d'évaluation : Contrôle continu : 40%, examen : 60 %

Semestre: 3
Unité d'enseignement: UED 2.1
Matière 1: Développement des matériaux composites (Proposition)
VHS: 22h30 (Cours : 1h30)
Crédits: 1
Coefficient : 1

Objectif de l'enseignement

Les étudiants développent et complètent les différentes structures des matériaux composites pouvant être élaborées à partir des polymères.

Connaissances préalables recommandées :

Notions de base de la mise en oeuvre des polymères

Contenu de la matière :

- Les matériaux composites à matrice organique (**3 semaines**)
- Les matériaux composites renforcés par les nano et microparticules (**4 semaines**)
- Les matériaux composites renforcés en fibres végétales (**3 semaines**)
- Les matériaux composites à matrice biosourcées (**3 semaines**)

Mode d'évaluation :

Examen : 100%

Références bibliographiques

- Castro, Eduardo Alberto, Haghi, A. K., Mercader, Andrew G., Sivakumar, P. M., Thomas, Sabu; *Materials Science of Polymers : Plastics, Rubber, Blends, and Composites* ; CRC Press LLC ; Oakville (2015).
- Vijay Kumar Thakur, Manju Kumari Thakur, Raju Kumar Gupta; *Hybrid Polymer Composite Materials: Structure and Chemistry* ; Woodhead Publishing Ed (2017).
- *Beth Sparks, Elias Rice; Polymer-Matrix Composites: Materials, Mechanics and Applications*; Nova Science Publishers Ed (2018)

Semestre: 3

Unité d'enseignement: UED 2.1

Matière 2: Polymères et environnement (Proposition)

VHS: 22h30 (Cours : 1h30)

Crédits: 1

Coefficient : 1

Objectif de l'enseignement

L'objectif de cette UE est de montrer aux étudiants l'importance de la gestion détaillée des déchets plastiques et leur pollution au niveau national et international. Parmi les points essentiels traités dans ce chapitre sont l'élimination, la réduction, la valorisation des déchets polymériques, et les matériaux de substitutions notamment les polymères biodégradables ainsi que leurs avantages et inconvénients

Connaissances préalables recommandées

aucun prérequis.

Contenu de la matière :

Chapitre 1 : Pollution de l'air par les plastiques (4 semaines)

Chapitre 2 : Pollution des sols par les plastiques (3 semaines)

Chapitre 3 : Pollution des eaux douces par les plastiques (4 semaines)

Chapitre 4 : Pollution des mers et océans par les plastiques et microplastiques (4 semaines)

Références bibliographiques

- Gennady Zaikov, Interaction of Polymers with Polluted Atmospheres ; ISmithers Rapra Pub Ed (2009).
- Gabriela Argüello, Marine Pollution, Shipping Waste and International Law , Routled Ed, (2020)
- *Ian L. Pepper, Charles P. Gerba, Mark L. Brusseau, Environmental & pollution science, Elsevier/Academic Press Ed(2006)*

Semestre : 3

Unité d'enseignement: UET 2.1

Matière 1 : Recherche documentaire et conception du mémoire

VHS : 22h30 (Cours: 1h30)

Crédits : 1

Coefficient : 1

Objectifs de l'enseignement :

Donner à l'étudiant les outils nécessaires afin de rechercher l'information utile pour mieux l'exploiter dans son projet de fin d'études. L'aider à franchir les différentes étapes menant à la rédaction d'un document scientifique. Lui signifier l'importance de la communication et lui apprendre à présenter de manière rigoureuse et pédagogique le travail effectué.

Connaissances préalables recommandées :

Méthodologie de la rédaction, Méthodologie de la présentation.

Contenu de la matière:

Partie I- : Recherche documentaire :

Chapitre I-1 : Définition du sujet (02 Semaines)

- Intitulé du sujet
- Liste des mots clés concernant le sujet
- Rassembler l'information de base (acquisition du vocabulaire spécialisé, signification des termes, définition linguistique)
- Les informations recherchées
- Faire le point sur ses connaissances dans le domaine

Chapitre I-2 : Sélectionner les sources d'information (02 Semaines)

- Type de documents (Livres, Thèses, Mémoires, Articles de périodiques, Actes de colloques, Documents audiovisuels...)
- Type de ressources (Bibliothèques, Internet...)
- Evaluer la qualité et la pertinence des sources d'information

Chapitre I-3 : Localiser les documents (01 Semaine)

- Les techniques de recherche
- Les opérateurs de recherche

Chapitre I-4 : Traiter l'information (02 Semaines)

- Organisation du travail
- Les questions de départ
- Synthèse des documents retenus
- Liens entre différentes parties
- Plan final de la recherche documentaire

Chapitre I-5 : Présentation de la bibliographie (01 Semaine)

- Les systèmes de présentation d'une bibliographie (Le système Harvard, Le système Vancouver, Le système mixte...)
- Présentation des documents.
- Citation des sources

Partie II : Conception du mémoire

Chapitre II-1 : Plan et étapes du mémoire (02 Semaines)

- Cerner et délimiter le sujet (Résumé)
- Problématique et objectifs du mémoire
- Les autres sections utiles (Les remerciements, La table des abréviations...)
- L'introduction (*La rédaction de l'introduction en dernier lieu*)
- État de la littérature spécialisée
- Formulation des hypothèses
- Méthodologie
- Résultats
- Discussion
- Recommandations
- Conclusion et perspectives
- La table des matières
- La bibliographie
- Les annexes

Chapitre II- 2 : Techniques et normes de rédaction (02 Semaines)

- La mise en forme. Numérotation des chapitres, des figures et des tableaux.
- La page de garde
- La typographie et la ponctuation
- La rédaction. La langue scientifique : style, grammaire, syntaxe.
- L'orthographe. Amélioration de la compétence linguistique générale sur le plan de la compréhension et de l'expression.
- Sauvegarder, sécuriser, archiver ses données.

Chapitre II-3 : Atelier : Etude critique d'un manuscrit (01 Semaine)

Chapitre II-4 : Exposés oraux et soutenances (01 Semaine)

- Comment présenter un Poster
- Comment présenter une communication orale.
- Soutenance d'un mémoire

Chapitre II-5 : Comment éviter le plagiat ? (01 Semaine)

(Formules, phrases, illustrations, graphiques, données, statistiques,...)

- La citation
- La paraphrase
- Indiquer la référence bibliographique complète

Mode d'évaluation :

Examen : 100%

Références bibliographiques :

1. M. Griselin et al., *Guide de la communication écrite*, 2e édition, Dunod, 1999.
2. J.L. Lebrun, *Guide pratique de rédaction scientifique : comment écrire pour le lecteur scientifique international*, Les Ulis, EDP Sciences, 2007.
3. A.Mallender Tanner, *ABC de la rédaction technique : modes d'emploi, notices d'utilisation, aides en ligne*, Dunod, 2002.
4. M. Greuter, *Bien rédiger son mémoire ou son rapport de stage*, L'Etudiant, 2007.
5. M. Boeglin, *lire et rédiger à la fac. Du chaos des idées au texte structuré*. L'Etudiant, 2005.
6. M. Beaud, *l'art de la thèse*, Editions Casbah, 1999.
7. M. Beaud, *l'art de la thèse*, La découverte, 2003.