

Information générale

Objectifs	
Responsable(s)	DESSAPT REMI
Mention(s) incluant ce parcours	licence Chimie
Lieu d'enseignement	
Langues / mobilité internationale	
Stage / alternance	
Poursuite d'études / débouchés	
Autres renseignements	
Conditions d'obtention de l'année	Voir le document sur Madoc : "Règles particulières de contrôle des connaissances et des aptitudes de l'Université de Nantes - Licence de l'UFR des Sciences et des Techniques"

Programme

1 ^{er} SEMESTRE	Code	ECTS	CM	CI	TD	TP	Distanciel	Total
Groupe d'UE : UEF Chimie Physique DD (28 ECTS)								
Anglais pour la communication scientifique PC	X31A9CP	3	0	0	16	0	1.6	17.6
Chimie de coordination	X31C020	3	8	0	12	0	2	22
Électrochimie générale	X31C3CP	3	8	0	12	12	3.2	35.2
Outils informatiques 2	X31C040	2	1.33	0	0	18.67	2	22
Théorie des groupes	X31C050	2	8	0	8	0	1.6	17.6
Spectroscopies	X31C060	2	6	0	10	0	1.6	17.6
Chimie physique 1	X31C7CP	3	8	0	12	0	2	22
Physico-chimie organique	X31C1CP	2	10.67	0	9.33	0	2	22
Mécanique Quantique	X31P2CP	4	24	0	24	0	4.8	52.8
Outils mathématiques 3	X31P080	2	9	0	9	0	1.8	19.8
Physique des Matériaux	X31P9CP	2	8	0	13.33	0	2.67	24
Groupe d'UE : UEC DD (2 ECTS)								
OP "Métiers de l'enseignement"	X31T100	2	0	0	16	0	1.6	17.6
Ouverture Professionnelle - PC	X31T9CP	2	0	0	16	0	1.6	17.6
Groupe d'UE : UEL (0 ECTS)								
Stage libre	X31T200	0	0	0	0	0	0	0
	Total	30					26.87	290.20

2 ^{ème} SEMESTRE	Code	ECTS	CM	CI	TD	TP	Distanciel	Total
Groupe d'UE : UEF Chimie Physique DD (30 ECTS)								
Anglais Professionnel PC	X32A9CP	2	0	0	16	0	1.6	17.6
Chimie des matériaux	X32C1CP	5	17.33	0	14.67	0	3.2	35.2
Travaux Pratiques de chimie inorganique	X32C020	3	0	0	0	20	2	22
Travaux Pratiques de Chimie (Chimie Physique, Chimie Théorique, Spectroscopie Optique)	X32C030	5	0	0	0	40	4	44
Chimie théorique 2	X32C4CP	3	8	0	8	0	1.6	17.6
Chimie physique 2	X32C9CP	4	8	0	12	0	2	22
Thermodynamique 3	X32P070	5	16	0	16	0	3.2	35.2
Physique du Solide 1	X32P9CP	3	10	0	10.67	0	1.33	22
Groupe d'UE : UEL (0 ECTS)								
Stage libre	X32T200	0	0	0	0	0	0	0
	Total	30					18.93	215.60

Modalités d'évaluation

Mention Licence 3ème année

Parcours : L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME

Année universitaire 2022-2023

Responsable(s) : DESSAPT REMI

REGIME ORDINAIRE

					PREMIERE SESSION							DEUXIEME SESSION							TOTAL	
					Contrôle continu			Examen				Contrôle continu			Examen				Coeff.	ECTS
CODE UE	INTITULE	UE non dipl.			écrit	prat.	oral	écrit	prat.	oral	durée	écrit	prat.	oral	écrit	prat.	oral	durée		
Groupe d'UE : UEF Chimie Physique DD																				
5	X31A9CP	Anglais pour la communication scientifique PC	N	obligatoire	1.5		1.5								3				3	3
5	X31C020	Chimie de coordination	N	obligatoire	1.5			1.5				0.75			2.25				3	3
5	X31C3CP	Électrochimie générale	N	obligatoire	0.75	0.75		1.5					0.4		2.6				3	3
5	X31C040	Outils informatiques 2	N	obligatoire		2							1			1			2	2
5	X31C050	Théorie des groupes	N	obligatoire	2						1				1				2	2
5	X31C060	Spectroscopies	N	obligatoire	1			1				0.5			1.5				2	2
5	X31C7CP	Chimie physique 1	N	obligatoire	1.5			1.5				0.75			2.25				3	3
5	X31C1CP	Physico-chimie organique	N	obligatoire	1			1				0.5					1.5		2	2
5	X31P2CP	Mécanique Quantique	N	obligatoire	4										4				4	4
5	X31P080	Outils mathématiques 3	N	obligatoire	2										2				2	2
5	X31P9CP	Physique des Matériaux	N	obligatoire	0.4	0.4		1.2							1.6	0.4			2	2
Groupe d'UE : UEC DD																				
5	X31T100	OP "Métiers de l'enseignement"	N	optionnelle	2							2							2	2
5	X31T9CP	Ouverture Professionnelle - PC	N	optionnelle	0.8		1.2					0.8		1.2					2	2
Groupe d'UE : UEL																				
5	X31T200	Stage libre	O	optionnelle															0	0
Groupe d'UE : UEF Chimie Physique DD																				
6	X32A9CP	Anglais Professionnel PC	N	obligatoire	1.2		0.8										2		2	2
6	X32C1CP	Chimie des matériaux	N	obligatoire	2.5			2.5				1.25			3.75				5	5
6	X32C020	Travaux Pratiques de chimie inorganique	N	obligatoire		1.5		1.5					1.5		1.5				3	3
6	X32C030	Travaux Pratiques de Chimie (Chimie Physique, Chimie Théorique, Spectroscopie Optique)	N	obligatoire		5							2.5			2.5			5	5
6	X32C4CP	Chimie théorique 2	N	obligatoire	3										3				3	3
6	X32C9CP	Chimie physique 2	N	obligatoire	2			2				1			3				4	4
6	X32P070	Thermodynamique 3	N	obligatoire	5										5				5	5
6	X32P9CP	Physique du Solide 1	N	obligatoire	3										3				3	3
Groupe d'UE : UEL																				
6	X32T200	Stage libre	O	optionnelle															0	0
																		TOTAL	60	60

A la seconde session, les notes de contrôle continu correspondent à un report des notes de CC de la première session.

DISPENSE D'ASSIDUITE

				PREMIERE SESSION								DEUXIEME SESSION								TOTAL	
				Contrôle continu				Examen				Contrôle continu				Examen				Coeff.	ECTS
CODE UE	INTITULE	UE non dipl.		écrit	prat.	oral	écrit	prat.	oral	durée	écrit	prat.	oral	écrit	prat.	oral	durée				
Groupe d'UE : UEF Chimie Physique DD																					
5	X31A9CP	Anglais pour la communication scientifique PC	N	obligatoire				1.5		1.5				3				3	3		
5	X31C020	Chimie de coordination	N	obligatoire			3							3				3	3		
5	X31C3CP	Électrochimie générale	N	obligatoire			3							3				3	3		
5	X31C040	Outils informatiques 2	N	obligatoire		2						1			1			2	2		
5	X31C050	Théorie des groupes	N	obligatoire			2							2				2	2		
5	X31C060	Spectroscopies	N	obligatoire			2							2				2	2		
5	X31C7CP	Chimie physique 1	N	obligatoire			3							3				3	3		
5	X31C1CP	Physico-chimie organique	N	obligatoire			2									2		2	2		
5	X31P2CP	Mécanique Quantique	N	obligatoire			4							4				4	4		
5	X31P080	Outils mathématiques 3	N	obligatoire			2							2				2	2		
5	X31P9CP	Physique des Matériaux	N	obligatoire			2							2				2	2		
Groupe d'UE : UEC DD																					
5	X31T100	OP "Métiers de l'enseignement"	N	optionnelle	2							2						2	2		
5	X31T9CP	Ouverture Professionnelle - PC	N	optionnelle	0.8		1.2					0.8		1.2				2	2		
Groupe d'UE : UEL																					
5	X31T200	Stage libre	O	optionnelle														0	0		
Groupe d'UE : UEF Chimie Physique DD																					
6	X32A9CP	Anglais Professionnel PC	N	obligatoire			1		1							2		2	2		
6	X32C1CP	Chimie des matériaux	N	obligatoire			5							5				5	5		
6	X32C020	Travaux Pratiques de chimie inorganique	N	obligatoire			3							3				3	3		
6	X32C030	Travaux Pratiques de Chimie (Chimie Physique, Chimie Théorique, Spectroscopie Optique)	N	obligatoire		5						2.5			2.5			5	5		
6	X32C4CP	Chimie théorique 2	N	obligatoire			3							3				3	3		
6	X32C9CP	Chimie physique 2	N	obligatoire			4							4				4	4		
6	X32P070	Thermodynamique 3	N	obligatoire			5							5				5	5		
6	X32P9CP	Physique du Solide 1	N	obligatoire			3							3				3	3		
Groupe d'UE : UEL																					
6	X32T200	Stage libre	O	optionnelle														0	0		
																	TOTAL	60	60		

A la seconde session, les notes de contrôle continu correspondent à un report des notes de CC de la première session.

Description des UE

X31A9CP	Anglais pour la communication scientifique PC
Lieu d'enseignement	
Niveau	Licence
Semestre	5
Responsable de l'UE	RENAULT ERIC JULIENNE APHECETCHE KARINE
Volume horaire total	TOTAL : 17.6h Répartition : CM : 0h TD : 16h CI : 0h TP : 0h EAD : 1.6h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Anglais pour la communication scientifique PC 100%
Obtention de l'UE	The module will be assessed through continuous assessment (100%). You will be assessed <i>indirectly</i> on everything you do in class, and <i>directly</i> on <ul style="list-style-type: none"> • an in-class test • your project work
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	À l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de : <ul style="list-style-type: none"> • Répondre à des questions de compréhension sur un texte rédigé en anglais universitaire, que ce soit dans son domaine de spécialité ou dans un autre domaine, dans un esprit similaire à ce qui est proposé à l'épreuve de compréhension écrite de la certification IELTS Academic English. • Présenter à l'oral un texte issu de la presse scientifique générale dans son domaine de spécialité, replacer l'article dans son contexte et expliquer les enjeux de la recherche ou de la thématique abordée dans cet article. • Présenter son travail dans un anglais clair et phonologiquement approprié, en utilisant des outils de présentation adaptés et en communiquant avec un degré d'aisance et de spontanéité qui rende possible une interaction normale avec un locuteur natif, sans recours excessif aux notes.
Contenu	<ol style="list-style-type: none"> 1. Développement du vocabulaire scientifique général 2. Développement du vocabulaire scientifique de spécialité 3. Analyse de textes scientifiques 4. Développement de la capacité à adapter son discours à différentes situations de communication scientifique 4. Analyse de documents audio ou vidéo 5. Pratique de l'oral en contexte 6. Sensibilisation au système phonologique de l'anglais pour améliorer la prise de parole des étudiant-e-s
Méthodes d'enseignement	Mixte
Langue d'enseignement	Anglais
Bibliographie	Aucun ouvrage obligatoire

X31C020	Chimie de coordination
Lieu d'enseignement	UFR Sciences et techniques, Nantes
Niveau	Licence
Semestre	5
Responsable de l'UE	BUJOLI-DOEUFF MARTINE
Volume horaire total	TOTAL : 22h Répartition : CM : 8h TD : 12h CI : 0h TP : 0h EAD : 2h

Place de l'enseignement	
UE pré-requise(s)	S1 Chimie (913 17 LG 1 CHI UE 243) S2 Chimie Organique et Inorganique (913 17 LG 2 CHI UE 397) S3-C-Chimie Inorganique (913 17 LG 3 CHI UE 267) S4-c Chimie inorganique (913 17 LG 4 CHI UE 583)
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie / mineure Chimie Avancée, L3 Chimie : Chimie /mineure Enseigner à l'Ecole Primaire EEP, L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME, L3 Chimie : Chimie / mineure Chimie Avancée LAS3
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Chimie de coordination 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	<i>Cette UE introduit les notions de base de la chimie inorganique moléculaire.</i> A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de : <ul style="list-style-type: none"> • Décrire un objet inorganique moléculaire (coordination, géométrie, éléments de symétrie, nature des ligands,...) • Connaître la terminologie associée et l'appliquer • Se réappropriier les connaissances antérieures (électronégativité, structure électronique, construction des orbitales moléculaires pour des molécules diatomiques, éléments de symétrie) et les appliquer à un système moléculaire inorganique • Construire le diagramme énergétique des orbitales moléculaires d'un complexe de coordination • Prévoir la stabilité d'un complexe de coordination
Contenu	Chap.1 -Classification des ligands -Géométrie et coordination -Nomenclature - Isoméries Chap.2 -Les modèles de liaison : Le modèle du champ cristallin sans corrélation électronique - Les orbitales moléculaires Chap.3 - Stabilité et réactivité : Les constantes de formation - Influence du métal -Théorie des acides et des bases durs et mous - Effet chélate et macrocyclique - Propriétés acides des complexes (introduction à l'Hydrolyse - Condensation) - Propriétés rédox des complexes -Stabilité et cinétique
Méthodes d'enseignement	cours et TD
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	. Polycopié de cours . « Chimie Inorganique », J.E. HUHEEY, E.A. KEITER et R.L. KEITER, De Boeck Université (2000) . « Physico-Chimie Inorganique », S.F.A. KETTLE, De Boeck Université (1999) . « Advanced Inorganic Chemistry », F.A. COTTON, G. WILKINSON et C.A. MURILLO, Wiley (1999) . « Chemistry of the elements », second edition, N.N. GREENWOOD et A. EARNSHAW, Pergamon Press (1997) . « Structure électronique des éléments de transition » O. KAHN, PUF (1977)

X31C3CP	Électrochimie générale
Lieu d'enseignement	UFR Sciences et techniques, Nantes
Niveau	Licence
Semestre	5
Responsable de l'UE	POIZOT PHILIPPE BOUJTITA MOHAMMED
Volume horaire total	TOTAL : 35.2h Répartition : CM : 8h TD : 12h CI : 0h TP : 12h EAD : 3.2h
Place de l'enseignement	
UE pré-requise(s)	UE de thermodynamique chimique (S3), d'équilibre chimiques en solution aqueuse (S3), d'oxydoréduction inorganique à l'état solide et en solution (S4) et de Cinétique (S4)
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Électrochimie générale 100%

Obtention de l'UE	En session 1, régime ordinaire, la note des travaux pratiques sera constituée à 50% par la note moyenne obtenue aux comptes-rendus et à 50% par la note d'un contrôle continu écrit portant sur les compétences liées aux TP. En session 2, régime ordinaire seule la note moyenne obtenue aux comptes-rendus sera reportée (soit 12,5% de la note finale).
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de : <ul style="list-style-type: none"> • Comprendre les mécanismes de mobilité des espèces en solution (convection, électromigration, diffusion) et application à la conductimétrie. • Décrire les phénomènes électriques (courant capacitif et faradique) dans la double couche. • Connaître les mécanismes de transfert de charge (aspect cinétique électrochimique, équations de Butler-Volmer simplifiées). • Connaître et comprendre la technique de voltampérométrie linéaire sur électrode tournante (régime de diffusion convective stationnaire (RDCS)) et sur macro-électrodes. • Construire et exploiter les courbes intensité-potentiel (à des fins analytiques et pour la protection des métaux vis-à-vis de la corrosion).
Contenu	<ul style="list-style-type: none"> • Mobilité et conductivité ionique. • Notion de double-couche électrochimique et courant capacitif • Cinétique de transfert de charge, courant faradique (équation de Butler-Volmer et formes simplifiées). • Caractérisation des réactions électrochimiques simples par voltampérométrie linéaire (régime diffusion convective stationnaire ou pure). • Applications analytiques : courbes intensité-potentiel, suivi d'un titrage volumétrique (complexation, précipitation, redox), détection de point d'équivalence (potentiométrie et ampérométrie). • Autres applications en chimie : électrolyses, notions de corrosion et de protection anticorrosive.
Méthodes d'enseignement	cours, TD et TP
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	

X31C040	Outils informatiques 2
Lieu d'enseignement	UFR Sciences et techniques, Nantes
Niveau	Licence
Semestre	5
Responsable de l'UE	GALLAND NICOLAS
Volume horaire total	TOTAL : 22h Répartition : CM : 1.33h TD : 0h CI : 0h TP : 18.67h EAD : 2h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	s4 - Outils informatiques pour la physico-chimie 1
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie / mineure Chimie Avancée, L3 Chimie : Chimie /mineure Enseigner à l'Ecole Primaire EEP, L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME, L3 Chimie : Chimie / mineure Chimie Avancée LAS3
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Outils informatiques 2 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p><i>Cette UE permet de renforcer ses compétences en traitement et simulation de données expérimentales, et en modélisation des propriétés de systèmes d'intérêt en chimie.</i></p> <p>A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Préparer pour analyse des données chimiques à partir d'un logiciel de type tableur • Simuler les propriétés physico-chimiques de systèmes moléculaires • Critiquer des résultats de modélisation par confrontation à ses connaissances • Utiliser un logiciel de gestion bibliographique • Combiner les fonctionnalités de logiciels pour produire un rapport scientifique

Contenu	Cet enseignement repose essentiellement sur la pratique des outils informatiques afin de favoriser l'acquisition d'automatismes et d'autonomie. Les aspects suivants seront notamment traités : <ul style="list-style-type: none"> • programmation de feuilles de calcul dans un tableur (macro) ; • traitement statistique (régression linéaire, optimisation multiparamétrique) et graphique de données expérimentales à l'aide d'un tableur • créer et utiliser une base de données bibliographiques • mise en œuvre de méthodes de modélisation moléculaire (Huckel, PM3, HF) • exploration de surfaces d'énergie potentielle , prédiction de structures, spectres optiques, et de grandeurs de réaction (enthalpie, énergie d'activation).
Méthodes d'enseignement	L'enseignement se compose pour l'essentiel de travaux pratiques afin d'appréhender au mieux les possibilités des différents outils proposés, et l'autonomie acquise par les étudiants sera mise à profit dans le cadre d'enseignements à distance.
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	Sites internet: - LibreOffice: http://fr.libreoffice.org/get-help/documentation/ - ACD/ChemSketch: http://www.acdlabs.com/products/draw_nom/draw/chemsketch/resources.php Livre: - Exploring Chemistry with Electronic Structure Methods, 3rd ed., J.B. Foresman et Æ Frisch, Gaussian, Inc., 2015.

X31C050	Théorie des groupes
Lieu d'enseignement	UFR Sciences et techniques, Nantes
Niveau	Licence
Semestre	5
Responsable de l'UE	EVAIN MICHEL
Volume horaire total	TOTAL : 17.6h Répartition : CM : 8h TD : 8h CI : 0h TP : 0h EAD : 1.6h
Place de l'enseignement	
UE pré-requise(s)	
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie / mineure Chimie Avancée, L3 Chimie : Chimie /mineure Enseigner à l'Ecole Primaire EEP, L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME, L3 Chimie : Chimie / mineure Chimie Avancée LAS3
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Théorie des groupes 100%
Obtention de l'UE	Contrôle continu écrit + tests
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de : <ul style="list-style-type: none"> • Connaître et manipuler les concepts de symétrie, élément de symétrie et opération de symétrie • Identifier le groupe ponctuel de symétrie d'un composé • Déterminer les représentations pour différents objets physiques (vecteurs de l'espace, orbitales atomiques, liaisons chimiques) • Définir et identifier les modes de vibration d'une molécule • Construire et interpréter un digramme d'orbitales moléculaire
Contenu	Opérations et éléments de symétrie Combinaison des opérations de symétrie. Groupes ponctuels Représentations des groupes ponctuels : représentations non dégénérées, dégénérées, irréductibles, réductibles. Représentations matricielles Applications de la théorie des groupes aux vibrations moléculaires Applications de la théorie des groupes aux liaisons chimiques
Méthodes d'enseignement	Cours et TD
Langue d'enseignement	Français

Bibliographie	Chimie et théorie des groupes, Paul H. Walton (traduction, de Boeck, 2001) Molecular symmetry and group theory, Alan Vincent, (2nd Edition, Wiley, 2001) Group theory and chemistry, David M. Bishop (1973, The Clarendon Press, republié 1997, Dover) Symétrie et structure: théorie des groupes en chimie, Sidney Kettle (Masson, 1997)
---------------	--

X31C060	Spectroscopies
Lieu d'enseignement	UFR Sciences et techniques, Nantes
Niveau	Licence
Semestre	5
Responsable de l'UE	HUMBERT BERNARD
Volume horaire total	TOTAL : 17.6h Répartition : CM : 6h TD : 10h CI : 0h TP : 0h EAD : 1.6h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	Atomistique, liaison chimique 913 17 LG 3 CHI UE 579 Thermodynamique chimique 913 17 LG 3 CHI UE 269 Introduction à la spectroscopie 913 17 LG 4 CHI UE 584 Théorie des groupes 913 17 LG 5 CHI UE 1222
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie / mineure Chimie Avancée, L3 Chimie : Chimie /mineure Enseigner à l'Ecole Primaire EEP, L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME, L3 Chimie : Chimie / mineure Chimie Avancée LAS3
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Spectroscopies 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de : <ul style="list-style-type: none"> • Définir l'interaction lumière-matière pour un processus résonant (notion d'absorption, d'émission, état fondamental, état excité, notion de spectre): application aux domaines Infrarouge • Calculer l'énergie des niveaux vibrationnels de petites molécules: approximation harmonique • Définir une transition vibrationnelle en IR et en diffusion Raman • Comprendre la notion de modes de vibration de groupes chimiques • Etablir la relation de Beer-Lambert (ordre de grandeur du coefficient d'absorption en IR) • Exploiter la spectroscopie d'absorption IR pour la réalisation de dosages, • Utiliser pour analyse chimique les spectres IR et Raman d'espèces simples.
Contenu	Les niveaux moléculaires : où se trouvent les niveaux vibrationnels L'approximation harmonique Description de la diffusion Raman et l'absorption IR pour une molécule diatomique : règles de sélection par l'exemple Notion de modes de vibration de groupe pour une molécule organique Introduction à des effets de symétrie sur les modes Débuter dans l'interprétation des spectres vibrationnels de molécules simples : Spectrochimie organique Spectroscopie d'espèces inorganiques : intérêt de la symétrie.
Méthodes d'enseignement	cours et TD
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	Ouvrages de référence (M. Hollas)

X31C7CP	Chimie physique 1
Lieu d'enseignement	UFR Sciences et techniques, Nantes
Niveau	Licence
Semestre	5

Responsable de l'UE	RENAULT ERIC
Volume horaire total	TOTAL : 22h Répartition : CM : 8h TD : 12h CI : 0h TP : 0h EAD : 2h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	UEs chimie de L1 à L2 S4 de chimie : thermochimie, chimie en solution et notion des liaisons chimiques, UE Maths de L1 S2, module de TP de S3,
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Chimie physique 1 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p>Cette UE donnera les bases du potentiel chimique pour étudier, décrire et caractériser des systèmes à l'équilibre de la chimie physique.</p> <p>A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Décrire les équilibres entre les états de la matière à l'aide du potentiel chimique. • Construire un modèle idéal ou réel d'un système sur la base des potentiels chimiques • Prédire l'évolution d'un système initialement hors équilibre • Savoir calculer l'énergie de Gibbs de réaction sur la base des potentiels chimiques. • Savoir appliquer le second principe de la thermodynamique dans le cas des équilibres à T et p constantes. • Maîtriser les notions de solutions liquide ou solide • Interpréter les états d'équilibre de solutions binaires • Savoir proposer des modèles de solution idéale ou réelle (régulière). • Déterminer les coefficients d'activité d'un composé non ionique • Déterminer les coefficients d'activité d'espèces en solution non ionique
Contenu	<p>Introduction- les fondements</p> <ul style="list-style-type: none"> • Définition du potentiel chimique du Gaz Parfait • Définition du potentiel chimique d'une espèce en solution idéale • Application du second principe sur la base des potentiels. • Détermination d'un équilibre : les relations d'équilibre. • Principe d'évolution: lien avec Van't Hoff et Le Chatelier,. • Relation de Gibbs Helmholtz • Relation de Gibbs Duhem <p>Applications</p> <ul style="list-style-type: none"> • Description des systèmes biphasés à l'équilibre. • L'osmométrie. • La cryoscopie-ébullioscopie. • Proposition du modèle de solution régulière. • La démixtion.
Méthodes d'enseignement	Cours et TD
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	Ouvrages de Chimie Physique de Atkins, Mc Quarrie...

X31C1CP	Physico-chimie organique
Lieu d'enseignement	UFR Sciences
Niveau	Licence
Semestre	5
Responsable de l'UE	ISHOW ELENA
Volume horaire total	TOTAL : 22h Répartition : CM : 10.67h TD : 9.33h CI : 0h TP : 0h EAD : 2h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	Chimie organique (L2-S3 / 913 17 LG 3 CHI UE 270) Thermodynamique chimique (L2-S3 / 913 17 LG 3 CHI UE 269) Cinétique chimique (L2-S4 / 913 17 LG 4 CHI UE 585)

Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Physico-chimie organique 100%
Obtention de l'UE	La note finale sera constituée pour moitié de la note du contrôle continu et pour moitié de la note d'examen.
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p>A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Maîtriser la notion de réactivité sur la base des orbitales frontières • Identifier les sites réactionnels privilégiés sur une structure en fonction du contrôle de charge ou du contrôle orbitalaire d'une réaction • Relier les notions de contrôle cinétique et de contrôle thermodynamique d'une réaction à l'évolution structurale des produits • Relier réactivité entre orbitales frontières et approche des réactifs pour anticiper la stéréochimie des produits.
Contenu	<p>Ce cours visera à étudier des réactions simples de la chimie organique à l'échelle de la molécule pour comprendre la nature des produits formés en termes de structure et de stéréochimie. Il s'appuiera sur des notions de cinétique et de chimie quantique pour rationaliser les orientations réactionnelles obtenues à l'issue d'une réaction et d'aborder la notion de compétition. L'ensemble des notions présentées ci-dessous sera abordé au travers de réactions simples (substitution nucléophile en série aliphatique, addition électrophile sur des composés insaturés, élimination des halogénoalcanes, substitution électrophile aromatique, cycloaddition de Diels-Alder, addition nucléophile sur des carbonyles). Ces notions permettront de décrypter les mécanismes suivis et d'anticiper leurs orientations structurales et stéréochimiques.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Réactivité au travers de l'approximation des orbitales frontières : théorie de Fukui, notion de recouvrement orbitalaire • Evolution énergétique des orbitales frontières en fonction du caractère électro-donneur et électro-attracteur de groupes fonctionnels ; notion de polarisation et de polarisabilité • Notion de contrôle cinétique et contrôle thermodynamique d'une réaction et orientation structurale • Notion de régiosélectivité, chimiosélectivité, stéréosélectivité, stéréospécificité • Réactivité de systèmes p-conjugués : description du système orbitalaire et notion d'indice de liaison
Méthodes d'enseignement	Présentiel sous la forme de CM et TD.
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	<p>Traité de chimie organique - 6ème édition / Neil E. Schore, K. Peter. C. Vollhardt (De Boeck) / 2015 Collection Référence Prépas - Chimie 1ère année PCSI et 2ème année PC-PC* / Pierre Grécias (Lavoisier) / 2009 Collection J'intègre - Chimie Tout-en-un PCSI et PC-PC* / Jean-Bernard Baudin, Frédéric Lahitète, Valéry Prévost (Dunod) / 2009 Documents distribués en cours</p>

X31P2CP	Mécanique Quantique
Lieu d'enseignement	
Niveau	Licence
Semestre	5
Responsable de l'UE	WERNER KLAUS
Volume horaire total	TOTAL : 52.8h Répartition : CM : 24h TD : 24h CI : 0h TP : 0h EAD : 4.8h
Place de l'enseignement	
UE pré-requise(s)	MECANIQUE DU POINT ONDES
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Mécanique Quantique 100%
Obtention de l'UE	

Objectifs (résultats d'apprentissage)

- A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de :
- L'état d'un système physique
 - Connaître la définition d'un espace de Hilbert
 - Connaître la définition d'un vecteur dual
 - Connaître les propriétés d'un produit scalaire
 - Connaître la définition de la relation de fermeture et comprendre sa signification
 - Savoir faire de calcul basé sur des systèmes de vecteurs orthonormés (polynômes, séries de Fourier)
 - Connaître la définition de la distribution de delta de Dirac et comprendre ses propriétés
 - Grandeurs physiques et observables
 - Connaître les définitions d'un opérateur, de l'opérateur adjoint d'un opérateur, d'un opérateur hermitien
 - Connaître la définition du commutateur de deux opérateurs
 - Savoir faire la démonstration des règles de calcul pour les opérateurs adjoints et savoir les appliquer
 - Savoir trouver les propriétés fondamentales d'opérateurs hermitiens (valeurs moyennes, valeurs propres réels)
 - Savoir faire de calcul utilisant la notation de bras et de kets de Dirac pour les vecteurs et les opérateurs
 - Connaître la définition d'une représentation d'un vecteur et d'un opérateur
 - Savoir faire de calcul basé sur les représentations pour les espaces de Hilbert à 2 et 3 D (par exemple trouver les solutions d'équations aux valeurs propres)
 - Connaître le deuxième postulat de la physique quantique et comprendre l'importance de vecteurs et de valeurs propres d'un opérateur en physique quantique
 - Évolution dans le temps
 - Connaître le troisième postulat de la physique quantique
 - Connaître la définition d'un système conservatif
 - Savoir d'exprimer la solution générale d'une équation de Schroedinger en fonction de vecteurs propres et de valeurs propres de l'hamiltonien, pour un système conservatif
 - Savoir trouver les solutions de l'équation de Schroedinger pour des exemples simples (espace 2D), utilisant les représentations
- Position et impulsion
 - Connaître la définition de $|x\rangle$
 - Connaître la définition de la représentation d'un vecteur $|\psi\rangle$ "en représentation $|x\rangle$ "
 - Connaître la définition de $|p\rangle$
 - Connaître la définition de la représentation d'un vecteur $|\psi\rangle$ "en représentation $|p\rangle$ "
 - Connaître la définition de l'opérateur x
 - Connaître la définition de l'opérateur p
 - Connaître les propriétés élémentaires de x et p et savoir les trouver
 - Comprendre la démonstration $[x,p] = i\hbar$
 - Particule dans un potentiel à une dimension
 - Comprendre la démonstration du théorème d'Ehrenfest
 - Savoir trouver l'équation de Schroedinger en représentation $|x\rangle$ à partir de l'équation de Schroedinger exprimée en fonction des opérateurs x et p .
 - Savoir trouver la solution de l'équation de Schroedinger à une dimension pour une particule libre ($V=0$) et discuter les résultats
 - Savoir trouver la solution de l'équation de Schroedinger à une dimension pour une particule dans un puits carré infini et discuter les résultats
 - Savoir trouver la solution de l'équation de Schroedinger à une dimension pour une particule dans un puits carré fini et discuter les résultats
 - Savoir discuter la solution de l'équation de Schroedinger à une dimension pour une particule diffusée par une barrière (effet tunnel)
- Théorie générale des moments cinétiques
 - Connaître la définition du produit tensoriel de deux espaces de Hilbert et du produit scalaire dans cet espace
 - Connaître la définition de l'opérateur du moment cinétique orbital
 - Savoir démontrer les règles de commutation des composantes du moment cinétique orbital entre eux et avec le carré du moment cinétique
 - Connaître la définition du moment cinétique généralisé
 - Connaître les définitions des opérateurs J_+ et J_- et comprendre leur importance
 - Comprendre les propriétés générales des valeurs propres communes de J^2 et de J_z , particulièrement la possibilité d'un spin demi-entier
 - Savoir trouver les matrices 2×2 qui représentent les opérateurs J_i pour le cas d'un spin $1/2$ (matrices de Pauli)
 - Comprendre l'expression "addition de moments cinétiques" et la stratégie générale permettant de trouver les vecteurs propres $|j,m\rangle$ pour la somme de deux opérateurs de moment cinétique
 - Connaître la définition des coefficients de Clebsch-Gordan
 - Savoir faire de calcul basé sur la somme de deux moments cinétiques pour le cas de deux spins $1/2$ et pour le cas de la somme d'un moment cinétique orbital et un spin $1/2$
 - Connaître la définition de "triplet" et "singulet" dans le contexte de la somme de deux spins $1/2$ et comprendre la relation avec la symétrie du vecteur d'état (par l'échange des deux particules)
 - Comprendre la discussion de ortho-hélium et para-hélium comme application de la somme de deux spins $1/2$
 - L'oscillateur harmonique
 - Connaître la définition de l'hamiltonien H de l'oscillateur harmonique
 - Connaître le formalisme utilisant les opérateurs de création et d'annihilation et comprendre leur importance pour la généralisation de la physique quantique
 - Savoir faire de calcul élémentaire avec les opérateurs de création et d'annihilation (relations de commutation, valeurs propres de H)
 - Comprendre la signification de l'énergie non-nulle de l'état fondamental (énergie du point zéro)

Contenu	<ul style="list-style-type: none"> • L'état d'un système physique L'espace de Hilbert Systèmes orthonormés Les systèmes du type $\exp(ikx)$ Le premier postulat de la physique quantique • Grandeurs physiques et observables Opérateurs Spectres Le deuxième postulat de la physique quantique Valeur moyenne et écart quadratique moyen Commutateurs Relation d'incertitude Représentations • Évolution dans le temps Équation de Schrödinger Conservation de la probabilité Évolution de valeurs moyennes Résolution de l'équation de Schrödinger pour un système conservatif . • Position et impulsion Les représentations $x\rangle$ et $p\rangle$ Les opérateurs x et p Hermiticité des opérateurs x et p Commutateur $[x,p]$ Relation d'incertitude pour x et p Exemples • Particule dans un potentiel à une dimension Hamiltonien Théorème d'Ehrenfest Particule libre Puits carré infini Puits carré fini Barrière de potentiel • Théorie générale des moments cinétiques Produit tensoriel Moment cinétique orbitale Moment cinétique généralisé Le cas $j = 1/2$ Addition des moments cinétiques Exemple : Deux particules de spins $1/2$ Particules identiques Application: Hélium Règle de sélection du triangle • L'oscillateur harmonique Introduction, méthode habituelle Opérateurs de création et d'annihilation Discussion, applications
Méthodes d'enseignement	TD sous forme de travail en groupe
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	Physique quantique, Ngo et Ngo Mécanique quantique, Cohen Tannoudji

X31P080	Outils mathématiques 3
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et des Techniques
Niveau	Licence
Semestre	5
Responsable de l'UE	ROYER GUY
Volume horaire total	TOTAL : 19.8h Répartition : CM : 9h TD : 9h CI : 0h TP : 0h EAD : 1.8h
Place de l'enseignement	
UE pré-requise(s)	
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	outils mathématiques 3a 100%
Obtention de l'UE	L'évaluation est faite par des contrôles continus. Il n'y a pas d'examen à la 1ère session, sauf pour les D. A.

Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de : <ul style="list-style-type: none"> • Utiliser l'analyse tensorielle pour l'appliquer en chimie-physique des solides, en physico-chimie nucléaire, en chimie quantique • Simuler un signal par une série de Fourier ou une transformée de Fourier • Déterminer des transformées de Laplace pour, en particulier, résoudre des équations différentielles pour des systèmes physico-chimiques causaux
Contenu	Tenseurs Séries de Fourier, Transformées de Fourier, Transformées de Laplace et équations différentielles
Méthodes d'enseignement	CM et TD
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	

X31P9CP	Physique des Matériaux
Lieu d'enseignement	Nantes
Niveau	Licence
Semestre	5
Responsable de l'UE	BAYLE MAXIME
Volume horaire total	TOTAL : 24h Répartition : CM : 8h TD : 13.33h CI : 0h TP : 0h EAD : 2.67h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Physique des Matériaux 100%
Obtention de l'UE	Contrôle continu et examen écrits
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	
Contenu	
Méthodes d'enseignement	
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	

X31T100	OP "Métiers de l'enseignement"
Lieu d'enseignement	
Niveau	Licence
Semestre	5
Responsable de l'UE	HOUZET JULIE
Volume horaire total	TOTAL : 17.6h Répartition : CM : 0h TD : 16h CI : 0h TP : 0h EAD : 1.6h
Place de l'enseignement	

UE pré-requis(s)	
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Maths : Maths / mineure Maths, L3 SVT : Biologie, Géologie, Environnement BGE / mineure Enseigner les SVT, L3 SVT : Biologie, Géologie, Environnement BGE / mineure Enseigner à l'Ecole Primaire _ EEP, L3 Chimie : Chimie / mineure Enseigner à l'Ecole Primaire EEP, L3 Physique : Physique / mineure Enseigner à l'Ecole Primaire _ EEP, L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME, L3 Maths : Maths / mineure Maths LAS3
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	OP "Métiers de l'enseignement" 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	
Contenu	<p>Objectifs A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de :</p> <ul style="list-style-type: none"> - Commencer à appréhender la différence entre enseigner et faire apprendre - Commencer à concevoir et analyser une activité de classe en tenant compte des apports de la recherche en didactique et du cadre institutionnel. <p>Contenu Initiation à la didactique des disciplines Initiation à la théorie de l'enseignement apprentissage Découverte des textes institutionnels régissant l'enseignement du second degré (programmes, SCCCC, référentiel métier...)</p>
Méthodes d'enseignement	
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	

X31T9CP	Ouverture Professionnelle - PC
Lieu d'enseignement	
Niveau	Licence
Semestre	5
Responsable de l'UE	PERCEVAUX MARIE-CHRISTINE
Volume horaire total	TOTAL : 17.6h Répartition : CM : 0h TD : 16h CI : 0h TP : 0h EAD : 1.6h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Ouverture Professionnelle - PC 100%
Obtention de l'UE	
Programme	

Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p>Projet Professionnel : recherche de stage et poursuite d'études</p> <p>A l'issue de cette UE, l'étudiant saura :</p> <ul style="list-style-type: none"> - optimiser sa méthodologie de recherche de stage - décrypter une offre de stage - réactualiser ses compétences et remettre son CV à jour - le fonctionnement des réseaux sociaux professionnels et créer son profil - utiliser les services de l'université pour ses recherches de stage ou d'emploi. <p>Découverte et connaissance du monde du travail</p> <p>A l'issue de cette UE, l'étudiant aura :</p> <ul style="list-style-type: none"> - travaillé en équipe sur les différentes structures et organisations possibles rencontrées dans le monde du travail (statut juridique, services, organigramme, taille, valeurs, partenaires..) - étudié une structure en particulier, en lien avec son projet professionnel - par le biais d'un jeu de rôle, pris conscience du rôle des différents services (RH, marketing, commercial,...) d'une structure dans le développement et le déploiement d'un projet - connaissance de ses droits et devoirs en tant que stagiaire et aura travaillé sur sa manière de s'intégrer et de s'adapter dans un nouveau milieu professionnel - connaissance de ce qu'est l'entrepreneuriat et des dispositifs en lien à l'université <p>Communication</p> <p>Au terme de l'UE 'Ouverture Professionnelle', l'étudiant connaîtra :</p> <ul style="list-style-type: none"> - les principes fondamentaux de la communication systémique et interpersonnelle, utiles pour communiquer en milieu professionnel - la manière d'exprimer un message clair, précis, bienveillant, à la reformulation et à l'expression d'un feedback
Contenu	<p>L'enseignement de cette UE est réparti comme suit :</p> <p>1. Des séances de TD permettant de travailler en mode projet sur la recherche de stage et la communication orale : méthodologie, CV, lettre de motivation, utilisation du réseau professionnel LinkedIn, de l'outil CareerCenter et certains réseaux pour les scientifiques tels que Researchgate.</p> <p>2. Des séances de TD permettant de vivre et de comprendre le fonctionnement d'une structure professionnelle. Ces séances permettront également à l'étudiant de réfléchir à son positionnement en tant que stagiaire dans un environnement professionnel.</p> <p>2h40 : TD 1 : Méthodologie de recherche de stage : réflexion sur les objectifs pour ce stage, construction des différentes étapes de la recherche, décryptage d'une offre, mise à jour des compétences, du CV et personnalisation de la lettre de motivation.</p> <p>1h20 : TD 2 : Outils de recherche de stage : CareerCenter, LinkedIn : présentation et temps pour remplir son profil.</p> <p>2h40 : TD 3 : Communication orale : les fondamentaux de la communication, le non verbal, comment construire une présentation professionnelle pour se présenter à un recruteur (pitch), adopter une posture professionnelle.</p> <p>4h00 : TD 4 : Simulations d'entretiens en sous-groupes autonomes et présentation du pitch (évaluation).</p> <p>4h00 : TD 5 : Les différentes structures et organisations possibles dans le monde du travail / Droits et devoirs du stagiaire.</p> <p>1h20 : TD 6 : L'après licence : en sous-groupes, argumentation de ses perspectives post-licence.</p> <p>Enseignement en distanciel</p> <p>Avant certaines séances de TD (TD1, TD2, TD3, TD5), un enseignement en distanciel sera proposé aux étudiants :</p> <p>Outils de mise en réflexion sur les objectifs du stage recherchés ;</p> <p>Documents à lire de façon à pouvoir les mettre en œuvre autour de la méthodologie de recherche de stage ;</p> <p>Power points à visionner sur les outils Career Center et LinkedIn ;</p> <p>Vidéos à visionner sur les différentes organisations et types de métiers exercés dans une organisation ;</p> <p>Quizz à réaliser sur les droits et devoirs du stagiaire.</p>
Méthodes d'enseignement	<ul style="list-style-type: none"> • Travaux en groupe de TD et en sous-groupe (par 3 ou par 6). • Mise à disposition d'outils de réflexion personnelle et de sources d'information. • Pédagogie inversée : réflexion individuelle à partir de supports. de réflexion et restitution en groupe, présentations orales faites par les étudiants. <p>Autoévaluation et prise de conscience des apprentissages réalisés.</p>
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	<p>Site CareerCenter : http://univ-nantes.jobteaser.com/fr/backend</p> <p>Lien LinkedIn : https://fr.linkedin.com/</p> <p>Lien ResearchGate : https://www.researchgate.net/</p>

X31T200	Stage libre
Lieu d'enseignement	
Niveau	Licence
Semestre	5
Responsable de l'UE	

Volume horaire total	TOTAL : 0h Répartition : CM : 0h TD : 0h CI : 0h TP : 0h EAD : 0h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie / mineure Chimie Avancée, L3 Chimie : Chimie Biologie, L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME, L3 Chimie : Chimie /mineure Enseigner à l'Ecole Primaire EEP, L3 Physique : Mécanique - CMI Ingé. Calcul Méca. _ CMI-ICM, L3 Physique : Physique - CMI Ingé. Nuclé. et Appli. _ CMI-INA, L3 Maths : Maths / mineure CMI Ingénierie Statistique _ CMI-IS, L3 Info : Maths Info / mineure CMI OPTIM, L3 SPI : Electronique, Energie Electrique, Automatique _ EEA, L3 SPI : Génie Civil, L3 Info : Informatique / mineure Informatique, L3 Maths : Maths _ Economie, L3 Info : Maths Info / mineure Maths Info, L3 Maths : Maths / mineure Maths, L3 Info : MIAGE / mineure MIAGE Gestion, L3 Info : MIAGE / mineure MIAGE Info, L3 Physique : Physique, L3 Physique : Physique / mineure Enseigner à l'Ecole Primaire _ EEP, L3 Physique : Physique-Chimie DOUBLE DIPLOME, L3 Physique : Mécanique, L3 SV : Advanced Biology Training ABT, L3 SV : Biologie Cellulaire et Moléculaire BCM, L3 SV : Biologie Cellulaire et Physiologie Animale BCPA, L3 SV : Sciences du Végétal et de l'Aliment SVA / mineure SVA, L3 SV : Sciences du Végétal et de l'Aliment SVA / mineure Enseigner à l'Ecole Primaire _ EEP, L3 SV : Biologie Cellulaire Véro Agro BCVA, L3 SVT : Biologie Écologie _ BE, L3 SVT : Biologie, Géologie, Environnement BGE / mineure Enseigner à l'Ecole Primaire _ EEP, L3 SVT : Biologie, Géologie, Environnement BGE / mineure Enseigner les SVT, L3 SVT : Biologie, Géologie, Environnement BGE / mineure Environnement, L3 SVT : Sciences de la Terre et de l'Univers STU, L3 SV : Sciences du Végétal et de l'Aliment LAS3, L3 SVT : Biologie Écologie _ BE LAS3, L3 Chimie : Chimie / mineure Chimie Avancée LAS3, L3 Physique : Physique LAS3, L3 Maths : Maths / mineure Maths LAS3, L3 Info : Informatique / mineure Informatique LAS3, L3 SPI : Génie Civil LAS3
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Stage libre 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	
Contenu	
Méthodes d'enseignement	
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	

X32A9CP	Anglais Professionnel PC
Lieu d'enseignement	
Niveau	Licence
Semestre	6
Responsable de l'UE	
Volume horaire total	TOTAL : 17.6h Répartition : CM : 0h TD : 16h CI : 0h TP : 0h EAD : 1.6h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Anglais Professionnel PC 100%
Obtention de l'UE	The module will be assessed through <ul style="list-style-type: none"> • an in-class test (listening comprehension) • your project work
Programme	

Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p>À l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Réaliser un rapport dans le cadre d'un projet de groupe impliquant une mise en situation dans un contexte professionnel simulé • Rédiger un texte dans un anglais clair et grammaticalement approprié au contexte, dans le cadre d'un projet de groupe • Faire une présentation orale s'appuyant sur le travail de groupe préparé dans le rapport écrit, en s'exprimant dans un anglais clair et phonologiquement approprié et en communiquant avec un degré d'aisance et de spontanéité qui rende possible une interaction normale avec un locuteur natif, sans recours excessif aux notes • Utiliser des outils de présentation adaptés à la situation de communication • Répondre à des questions de compréhension sur des documents audio authentiques
Contenu	<ol style="list-style-type: none"> 1. Développement du vocabulaire utilisé en anglais professionnel (vocabulaire susceptible d'être utilisé dans les tests TOEIC) 2. Discussion des spécificités des CV aux États-Unis et en Grande-Bretagne 3. Contenu d'une lettre de motivation 4. Déroulement d'un entretien d'embauche 5. Vocabulaire utilisé lors des communications téléphoniques 6. Pratique de l'oral en contexte 7. Sensibilisation au système phonologique de l'anglais pour améliorer la prise de parole des étudiant-e-s
Méthodes d'enseignement	Mixte
Langue d'enseignement	Anglais
Bibliographie	Aucun ouvrage obligatoire

X32C1CP	Chimie des matériaux
Lieu d'enseignement	UFR Sciences et techniques, Nantes
Niveau	Licence
Semestre	6
Responsable de l'UE	TERRISSE HELENE
Volume horaire total	TOTAL : 35.2h Répartition : CM : 17.33h TD : 14.67h CI : 0h TP : 0h EAD : 3.2h
Place de l'enseignement	
UE pré-requise(s)	<p>L1 S2 UE : Chimie organique et inorganique L2 S3 UE : Introduction à la chimie des matériaux L2 S3 UE : Cristallochimie et diagrammes de changements d'état L2 S4 UE : Oxydoréduction inorganique à l'état solide et en solution L3 S5 UE Chimie des complexes de coordination</p>
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Chimie des matériaux 100%
Obtention de l'UE	
Programme	

<p>Objectifs (résultats d'apprentissage)</p>	<p>Cet enseignement vise à initier l'étudiant de licence 3 à la chimie des matériaux. Il comprend deux parties complémentaires. La partie 1 est consacrée à une introduction à la « matière molle » : colloïdes, micelles, polymères, et cristaux liquides. La partie 2 décrit quelques unes des grandes classes de matériaux inorganiques et hybrides organiques-inorganiques à propriétés spécifiques (stockage de l'énergie, optique, électrique, thermique...) et leurs principales méthodes de synthèse, en mettant en évidence la relation entre composition chimique, structure et propriété.</p> <p>A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de :</p> <p>Partie 1 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - Reconnaître la structure générale des molécules de tensioactif et en identifier les grandes familles, connaître leur influence sur la tension superficielle, décrire leurs propriétés d'auto-agrégation - Déterminer le caractère hydrophile/lipophile d'un tensioactif ou d'un mélange de tensioactifs par le calcul numérique de la HLB, et en déduire leurs utilisations potentielles - Définir et calculer le paramètre d'empilement d'une micelle dans des cas simples (micelles sphériques) - Interpréter le diagramme de phase d'un tensioactif, comprendre l'origine de la formation de mésophases (cristaux liquides) et en connaître les structures principales (smectiques, nématiques) - Connaître la structure, identifier les grandes familles de polymères et en décrire les principales voies de synthèse - Connaître les propriétés physico-chimiques de base d'un polymère (masse moléculaire, évolution de la structure avec la température) - Connaître le rôle des molécules de tensioactifs et des polymères pour le contrôle de la porosité des matériaux et la stabilisation des suspensions colloïdales. <p>Partie 2 :</p> <ul style="list-style-type: none"> - Nommer les différentes classes de matériaux. - Utiliser les diagrammes de changements d'Etats, potentiel-pH et Ellingham pour appréhender la synthèse de matériaux inorganiques (oxydes, hydroxydes, métaux)
--	---

Contenu	<p>Partie 1 : Chimie de la matière « molle » (16h) La partie 1 est consacrée à une introduction à la « matière molle » : colloïdes, micelles, polymères, cristaux liquides. Elle décrit notamment les structures, propriétés et applications des tensioactifs : tension superficielle, adsorption aux interfaces, notion de HLB, auto-agrégation, formation de mésophases, rôle dans la synthèse de matériaux inorganiques de porosité contrôlée. Puis une brève présentation des polymères est réalisée : définitions et familles de polymères (polyélectrolytes, polymères naturels), réactions de polymérisation en chaîne ou de polycondensation, caractérisations physico-chimiques de base. Ce cours se termine par une description simple des systèmes colloïdaux, notamment la stabilisation par voie stérique des suspensions colloïdales.</p> <p>Partie 2 : Matériaux à propriétés spécifiques (16h) La partie 2 (16 h) est consacrée à la description des grandes classes de matériaux à propriétés spécifiques et leurs différents domaines d'applications (métallurgie, matériaux de construction, stockages de gaz et de l'énergie, optique, biomatériaux...) Introduction</p> <p>Chapitre 1. Métaux</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Introduction 2. Transformations chimiques du minerai et élaboration du métal <ol style="list-style-type: none"> 2.1. Grillage des sulfures 2.2. Décomposition thermique des sulfates et des carbonates 2.3. Obtention des oxydes par lixiviation 2.4. Réduction des oxydes par voie chimique (réduction par C, CO et H₂), 2.5. Réduction des oxydes par voie électrochimique (électroextraction) 2.6. Autres techniques de préparation des métaux (Procédé Kroll et Hunter) 3. Purification des métaux <ol style="list-style-type: none"> 3.1. Procédés physico-chimiques : Liqation et fusion de zone 3.2. Procédés chimiques : Procédé Mond (purification du Nickel) et Procédé Van Arkel (purification du Titane) <p>Chapitre 2 : Verres, vitrocéramiques et céramiques</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Les verres <ol style="list-style-type: none"> 1.1. Historique du verre 1.2. Définition <ol style="list-style-type: none"> 1.2.1. Composition chimique 1.2.2. Synthèse 1.2.3. Etapes de fabrication 1.2.4. Trempe du verre 1.3. Transition vitreuse 1.4. Procédés industriels classiques de mise en forme du verre <ol style="list-style-type: none"> 1.4.1. Procédé d'étirage 1.4.2. Procédé de flottage 1.5. Verres fonctionnalisés 2. Les vitrocéramiques 3. Les céramiques <ol style="list-style-type: none"> 3.1. Définition 3.2. Principe de la technologie céramique <ol style="list-style-type: none"> 3.2.1. Procédés de synthèse par voie gazeuse 3.2.2. Procédés de synthèse par voie liquide 3.2.3. Procédés de synthèse par voie solide 3.3. Frittage et microstructure des céramiques <p>Chapitre 3 : Matériaux poreux inorganiques et hybrides organiques-inorganiques</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Zéolithes et microporeux 2. Metal Organic Frameworks (MOFs) et Porous Coordination Polymers (PCPs) <ol style="list-style-type: none"> 2.1. Matériaux hybrides organiques-inorganiques <ol style="list-style-type: none"> 2.1.1. Définitions 2.1.2. Classification des matériaux hybrides organiques-inorganiques 2.2. Metal Organic Frameworks (MOFs)
Méthodes d'enseignement	cours et TD
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	"Chimie et Physico-Chimie des Polymères", M. Fontanille et Y. Gnanou, Edition Dunod 2002 "Liquides : Solutions, dispersions, émulsions, gels", B. Cabane et S. Hénon, Edition Belin 2003

X32C020	Travaux Pratiques de chimie inorganique
Lieu d'enseignement	UFR Sciences et techniques, Nantes
Niveau	Licence
Semestre	6
Responsable de l'UE	POPA AURELIAN

Volume horaire total	TOTAL : 22h Répartition : CM : 0h TD : 0h CI : 0h TP : 20h EAD : 2h
Place de l'enseignement	
UE pré-requise(s)	S5-c chimie de coordination S4-c spectroscopie
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie / mineure Chimie Avancée, L3 Chimie : Chimie /mineure Enseigner à l'Ecole Primaire EEP, L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME, L3 Chimie : Chimie / mineure Chimie Avancée LAS3
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Travaux Pratiques de chimie inorganique 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de : -Connaitre et appliquer les règles de sécurité de travail dans une salle de travaux pratique de chimie -Comprendre et maîtriser les détails d'une synthèse inorganique afin d'obtenir le produit voulu -Comprendre le principe de fonctionnement et savoir utiliser un spectrophotomètre uv-visible double faisceau -Décrire les structures des composés de coordination synthétisés et interpréter leur spectre d'absorption moléculaire -Déterminer des grandeurs thermodynamiques (constante d'équilibre) à partir de mesures expérimentales et calculer une incertitude -Comprendre le principe de fonctionnement et savoir utiliser un spectrophotomètre d'émission atomique; interpréter le spectre d'émission atomique du sodium
Contenu	Etude par spectrométrie UV-visible de complexes du chrome(III) et cobalt(II) Synthèse et analyse du carbonate de sodium, procédé Solvay Etude de différents complexes du cobalt (III) Synthèse du permanganate de potassium
Méthodes d'enseignement	Activité expérimentale, en binômes. 5 séances de TP de 4 heures
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	

X32C030	Travaux Pratiques de Chimie (Chimie Physique, Chimie Théorique, Spectroscopie Optique)
Lieu d'enseignement	UFR Sciences et techniques, Nantes
Niveau	Licence
Semestre	6
Responsable de l'UE	THOBIE CHRISTINE
Volume horaire total	TOTAL : 44h Répartition : CM : 0h TD : 0h CI : 0h TP : 40h EAD : 4h
Place de l'enseignement	
UE pré-requise(s)	s3-c-thermodynamique chimique - 913 17 LG 3 CHI UE 269 s4-c spectroscopies - 913 17 LG 4 CHI UE 584 s4-c chimie théorique - 913 17 LG 4 CHI UE 624 s5-c-spectroscopies (ir-raman) - 913 17 LG 5 CHI UE 1212 s5-c-chimie physique - 913 17 LG 5 CHI UE 1267 s6-c-chimie théorique - 913 17 LG 6 CHI UE 1215 s6-c-chimie physique cc - 913 17 LG 6 CHI UE 1268
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie / mineure Chimie Avancée, L3 Chimie : Chimie /mineure Enseigner à l'Ecole Primaire EEP, L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME, L3 Chimie : Chimie / mineure Chimie Avancée LAS3
Evaluation	

Pondération pour chaque matière	Travaux Pratiques de Chimie (Chimie Physique, Chimie Théorique, Spectroscopie Optique) 100%
Obtention de l'UE	100 % pratique correspond aux comptes rendus de TP + CC écrit
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p><i>Cet enseignement expérimental est une application directe des notions étudiées sous forme théorique dans des UE précédentes ou parallèles.</i></p> <p>A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Connaître les règles de sécurité et avoir une attitude ne mettant en danger ni lui-même ni autrui. • Connaître et utiliser correctement et à bon escient la verrerie de laboratoire. • Appliquer un protocole expérimental. • Présenter de façon rigoureuse, claire et concise les résultats, y compris sous forme de graphiques et de schémas. • Appréhender le nombre de chiffres significatifs nécessaires pour présenter un résultat théorique ou expérimental?? • Conduire et exploiter un dosage par titrage suivi par mesure du pH. • Déterminer des grandeurs thermodynamiques et cinétiques à partir de mesures expérimentales. • Appliquer la non idéalité des solutions à différentes grandeurs thermodynamiques et cinétiques. • Interpréter les états d'équilibres de solutions binaires. • Réaliser des calculs de chimie quantique et interpréter les résultats pour des systèmes moléculaires ou solides.
Contenu	<p>6 séances de TP de Chimie Physique</p> <ul style="list-style-type: none"> - Les systèmes non idéaux: mise en évidence sur l'étude d'une constante d'équilibre, sur une cinétique de réaction, sur le potentiel standard d'une pile - Diagramme binaire liquide-vapeur - Partage entre solvants non miscibles - Propriétés colligatives <p>3 séances de TP de Spectroscopies Optiques</p> <ul style="list-style-type: none"> - Effet de la conjugaison sur les transitions électroniques - Effet de l'environnement électronique sur les transitions vibrationnelles - Dosage par fluorescence <p>3 séances de TP de Chimie Théorique</p> <p>-</p>
Méthodes d'enseignement	Travaux Pratiques
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	Ouvrages de Chimie Physique, Atkins, Mc Quarrie...

X32C4CP	Chimie théorique 2
Lieu d'enseignement	UFR Sciences et techniques, Nantes
Niveau	Licence
Semestre	6
Responsable de l'UE	GALLAND NICOLAS
Volume horaire total	TOTAL : 17.6h Répartition : CM : 8h TD : 8h CI : 0h TP : 0h EAD : 1.6h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	Chimie théorique (L2)
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Chimie théorique 2 100%
Obtention de l'UE	
Programme	

Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p>Ce module expose les méthodes permettant de décrire et comprendre la nature quantique de toute liaison chimique tant dans les systèmes moléculaires que les matériaux. Ces approches sont illustrées en utilisant des exemples pratiques et en explicitant les limites inhérentes aux modèles classiques ou empiriques. A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de :</p> <ul style="list-style-type: none"> • construire les états de spins de composés chimiques à couches fermée ou ouverte; • discuter l'importance relative des interactions coulombiennes et d'échange dans la formation des liaisons chimiques; • expliquer la nature quantique de toute liaison chimique; • rappeler les avantages et les limites de la méthode Hartree-Fock.
Contenu	<p>Cette UE se répartit équitablement entre cours magistraux et travaux dirigés, ces derniers favorisant l'assimilation des concepts théoriques par leur mise en œuvre pratique. Cette UE poursuit les UE de L2 prérequisées en développant des théories moins quantitatives ce qui nécessite un approfondissement du formalisme.</p> <p>Partie 1: Le spin</p> <ul style="list-style-type: none"> • rappel de magnétisme • l'expérience de Stern et Gerlach • le quatrième nombre quantique, les spin-orbitales • le calcul du spin par les matrices de Pauli • représentation déterminantale de la fonction d'onde • relation aux principes de Pauli • les états de l'atome d'hélium, explication de la première règle de Hund • écriture des termes spectroscopiques <p>Partie 2: La méthode "Hartree-Fock"</p> <ul style="list-style-type: none"> • le calcul variationnel de l'énergie • l'utilisation d'une fonction d'onde approchée • la notion de champ moyen, procédure auto-cohérente • la dérivation des équations, opérateurs mono-électroniques et bi-électroniques (Coulomb et échange) • équations Hartree-Fock pour les systèmes à couches fermées et ouvertes • limitation du modèle, notion de corrélation électronique (statique et dynamique)
Méthodes d'enseignement	Cours et TD
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	<i>Modern Quantum Chemistry: Introduction to Advanced Electronic Structure Theory</i> by Attila Szabo, Neil S. Ostlund, Dover, 1989.

X32C9CP	Chimie physique 2
Lieu d'enseignement	
Niveau	Licence
Semestre	6
Responsable de l'UE	HUMBERT BERNARD
Volume horaire total	TOTAL : 22h Répartition : CM : 8h TD : 12h CI : 0h TP : 0h EAD : 2h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	UEs chimie de L1 à L2 S4 de chimie et L3S5 : thermochimie, chimie en solution et notion des liaisons chimiques,
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Chimie physique 2 100%
Obtention de l'UE	
Programme	

Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p>Cette UE sur la base du potentiel chimique passera à l'étude de systèmes à l'équilibre de la chimie physique réels et complexes.</p> <p>A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Décrire les équilibres entre les états de la matière à l'aide du potentiel chimique. • Construire et proposer un modèle réel d'un système sur la base des potentiels chimiques • Comprendre les notions d'interactions intermoléculaires : Van der Waals, liaison hydrogène, lien avec le travail thermodynamique du modèle des solutions régulières • Interpréter les états d'équilibres de solutions binaires réelles • Utiliser la notion de fugacité d'un gaz réel • Décrire un gaz parfait d'un point de vue statistique • Utiliser les lois de Bose-Einstein et Fermi Dirac • Comprendre l'évolution des capacités calorifiques et utiliser la loi de Boltzmann
Contenu	<p>Les systèmes réels</p> <ul style="list-style-type: none"> • Définition du potentiel chimique du Gaz Réel : fugacité • Description des systèmes Hypercritiques • Description des différentes interactions: liaison hydrogène, polarisabilité, Van der Waals, dipolaire, etc... • Application des notions d'interactions à l'utilisation de solvants. <p>Notions de thermodynamique statistique</p> <ul style="list-style-type: none"> • Notion d'entropie. • Loi de Boltzmann, Bose-Einstein et Fermi Dirac, • Application des lois de Boltzmann • Calculer un rG° d'une réaction en phase gazeuse (GP) sur la base d'un potentiel chimique décrit en statistique <p>Les solutions réelles : régulières</p> <ul style="list-style-type: none"> • Proposition du modèle de solution régulière. • La démixtion.
Méthodes d'enseignement	Cours et TD
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	Ouvrages de Atkins, Mc Quarrie...

X32P070	Thermodynamique 3
Lieu d'enseignement	
Niveau	Licence
Semestre	6
Responsable de l'UE	
Volume horaire total	TOTAL : 35.2h Répartition : CM : 16h TD : 16h CI : 0h TP : 0h EAD : 3.2h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	s2-phy- Thermodynamique 1 s3-phy- Thermodynamique 2
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Thermodynamique des systèmes physiques et approche statistique 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de :
Contenu	
Méthodes d'enseignement	
Langue d'enseignement	Français

Bibliographie	
---------------	--

X32P9CP	Physique du Solide 1
Lieu d'enseignement	Facultés des Sciences et Techniques
Niveau	Licence
Semestre	6
Responsable de l'UE	MOKRANI AREZKI
Volume horaire total	TOTAL : 22h Répartition : CM : 10h TD : 10.67h CI : 0h TP : 0h EAD : 1.33h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	Mécanique quantique Physique atomique
Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Physique du Solide 1 100%
Obtention de l'UE	Contrôle continu et examen écrits
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p>A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de :</p> <ul style="list-style-type: none"> * Connaître les différents types de liaisons atomiques dans un solide * Comprendre l'organisation géométrique des atomes dans un solide * Savoir décrire cette organisation à l'aide de la géométrie des mailles atomiques. * Connaître les différents systèmes cristallins, les éléments de symétrie d'orientation et leurs associations en groupes ponctuels cristallographiques. * Comprendre la notion de réseau réciproque et son importance dans la diffraction des RX par les cristaux * Savoir faire une étude quantique du comportement des électrons dans un solide en lien avec les types chimiques des atomes et leurs organisations géométriques. * Savoir mettre en évidence les modes de vibrations cristallines à partir d'une approche classique et connaître l'approche quantique permettant d'expliquer la chaleur spécifique des solides.

Contenu	<p>Chap_1 : Les liaisons cristallines * Liaisons covalentes et orbitales moléculaires * Liaisons ioniques * Liaison de Van der Waals * Liaison hydrogène * Liaison métallique"</p> <p>Chap_2 : Structures cristallines * Réseaux et systèmes cristallins - Réseau 1D, 2D et 3D - Maille élémentaire, de Bravais et de Wigner-Seitz * Symétries des milieux cristallins * Groupe ponctuel de symétrie, groupe Oh * Symétries et propriétés physiques</p> <p>Chap_3 : Réseau réciproque, introduction à la diffraction des RX * Définition du réseau réciproque * Notions de plans et rangées * Exemples de réseaux réciproques * Introduction à la diffraction 2D * Loi de Bragg * Condition de Laue * Facteur de forme, facteur de structure et intensité diffractée * Diagramme de diffraction des RX * Dispositifs expérimentaux de diffraction de RX par les cristaux</p> <p>Chap_4: Élasticité * Déformation élastique * Constantes d'élasticité * Module d'élasticité * Propagation des ondes élastiques * Détermination des constantes élastiques, module d'Young et de Poisson</p> <p>Chap_5 : Electrons dans les solides * Modèle de l'électron libre * Gaz d'électrons libres à 3D * Notion de densité d'états * Niveau de Fermi, surfaces de Fermi * Conductivité électrique, loi d'Ohm * Electrons dans un potentiel périodique, théorème de Bloch * Modèle des liaisons fortes * Calcul de structure de bande * Structure de bande et propriétés physiques, conducteurs, isolants.</p> <p>Chap_5 : Vibrations cristallines, phonons * Approximation harmonique * Dynamique des vibrations atomiques * Quantification des vibrations cristallines, phonons * Calculs de spectres de phonons 1D et 2D * Chaleur spécifique du réseau - Modèle d'Einstein - Modèle de Debye - Loi de Dulong et Petit</p>
Méthodes d'enseignement	Cours Magistraux, Travaux Dirigés et Distanciel.
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	Physique de l'état solide, Charles Kittel, DUNOD (1998), ISBN : 2100032674 Physique des solides, Neil-W Ashcroft et N-David Mermin, EDP Sciences (2002), ISBN-10: 2868835775

X32T200	Stage libre
Lieu d'enseignement	
Niveau	Licence
Semestre	6
Responsable de l'UE	
Volume horaire total	TOTAL : 0h Répartition : CM : 0h TD : 0h CI : 0h TP : 0h EAD : 0h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	

Parcours d'études comprenant l'UE	L3 Chimie : Chimie / mineure Chimie Avancée, L3 Chimie : Chimie Biologie, L3 Chimie : Chimie-Physique DOUBLE DIPLOME, L3 Chimie : Chimie /mineure Enseigner à l'Ecole Primaire EEP, L3 Physique : Mécanique - CMI Ingé. Calcul Méca. _ CMI-ICM, L3 Physique : Physique - CMI Ingé. Nuclé. et Appli. _ CMI-INA, L3 Maths : Maths / mineure CMI Ingénierie Statistique _ CMI-IS, L3 Info : Maths Info / mineure CMI OPTIM, L3 SPI : Electronique, Energie Electrique, Automatique _ EEA, L3 SPI : Génie Civil, L3 Info : Informatique / mineure Informatique, L3 Maths : Maths Economie, L3 Info : Maths Info / mineure Maths Info, L3 Maths : Maths / mineure Maths, L3 Info : MIAGE / mineure MIAGE Gestion, L3 Info : MIAGE / mineure MIAGE Info, L3 Physique : Physique, L3 Physique : Physique / mineure Enseigner à l'Ecole Primaire _ EEP, L3 Physique : Physique-Chimie DOUBLE DIPLOME, L3 Physique : Mécanique, L3 SV : Advanced Biology Training ABT, L3 SV : Biologie Cellulaire et Moléculaire BCM, L3 SV : Biologie Cellulaire et Physiologie Animale BCPA, L3 SV : Sciences du Végétal et de l'Aliment SVA / mineure SVA, L3 SV : Sciences du Végétal et de l'Aliment SVA / mineure Enseigner à l'Ecole Primaire _ EEP, L3 SV : Biologie Cellulaire Vété Agro BCVA, L3 SVT : Biologie Écologie _ BE, L3 SVT : Biologie, Géologie, Environnement BGE / mineure Enseigner à l'Ecole Primaire _ EEP, L3 SVT : Biologie, Géologie, Environnement BGE / mineure Enseigner les SVT, L3 SVT : Biologie, Géologie, Environnement BGE / mineure Environnement, L3 SVT : Sciences de la Terre et de l'Univers STU, L3 SV : Sciences du Végétal et de l'Aliment LAS3, L3 SVT : Biologie Écologie _ BE LAS3, L3 Chimie : Chimie / mineure Chimie Avancée LAS3, L3 Physique : Physique LAS3, L3 Maths : Maths / mineure Maths LAS3, L3 Info : Informatique / mineure Informatique LAS3, L3 SPI : Génie Civil LAS3
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Stage libre 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	
Contenu	
Méthodes d'enseignement	
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	

Dernière modification par ISABELLE BEAUDET, le 2021-07-13 17:57:55