

Information générale

Objectifs	
Responsable(s)	MOREAU PHILIPPE BERTONCINI PATRICIA
Mention(s) incluant ce parcours	master Sciences de la matière
Lieu d'enseignement	
Langues / mobilité internationale	
Stage / alternance	
Poursuite d'études / débouchés	
Autres renseignements	
Conditions d'obtention de l'année	L'année est validée si la partie théorique est validée en première ou deuxième session (moyenne supérieure ou égale à 10/20) et si l'UE correspondant au stage est également validée avec une note supérieure ou égale à 10/20.

Programme

1 ^{er} SEMESTRE	Code	ECTS	CM	CI	TD	TP	Distanciel	Total
Groupe d'UE : (30 ECTS)								
Structure électronique du solide et orbitales	X1SM030	2	8	0	6.67	0	1.33	16
Cristallographie - Diffraction des rayons X	X1SM050	3	8	0	8	6.67	1.33	24
Cristallographie - Diffraction des rayons X	X1CA022		8	0	8	2.67	1.33	20
TP cristallographie et diffraction des rayons X	X1SM051		0	0	0	4	0	4
Physique des Solides	X1SM010	4	13.34	0	12	0	2.66	28
Physique des défauts et propriétés des surfaces	X1SM040	2	8	0	8	0	2	18
Anglais Scientifique	X1SM060	1	0	0	0	12	0	12
Physique atomique	X1SE010	3	13.34	0	12	0	2.66	28
Chimie Tronc Commun	X1SM070	2	5.33	8	2.67	0	0	16
Condensation inorganique en solution aqueuse	X1CA042		5.33	0	2.67	0	0	8
Chimie de coordination	X1CC032		0	8	0	0	0	8
Chimie option ENR	X1SE020	7	20	12	20	6	2	60
Électrochimie niveau 2	X1CA011		8	0	8	2	2	20
Chimie de coordination _ Transitions électroniques	X1CA041		5.33	0	6.67	0	0	12
Analyses thermiques et de surface	X1CA016		6.67	0	5.33	4	0	16
Électrochimie niveau 1	X1CC013		0	12	0	0	0	12
Connaissance de l'entreprise	X1SM080	1	9	0	0	0	3	12
Physique expérimentale 1 : Physique du Solide	X1SM020	3	0	0	0	21	3	24
Convertisseurs statiques : conversion DC-AC	X1SE030	2	6	0	6	6	2	20
Groupe d'UE : UE libres (0 ECTS)								
Risques chimiques	X1SM090	0	7	0	0	0	4	11
Anglais Préparation TOEIC	X1LA010	0	0	0	0	0	0	0
	Total	30					23.98	269.00

2 ^{ème} SEMESTRE	Code	ECTS	CM	CI	TD	TP	Distanciel	Total
Groupe d'UE : Stage (8 ECTS)								
Stage de recherche	X2SM070	8	0	0	0	0	0	0
Groupe d'UE : (22 ECTS)								
Information et communication scientifique	X2SM080	2	4	0	2.67	2.66	2	11.33
Spectroscopies optiques	X2SM030	3	9.34	0	12	6	2.66	30
Méthodologies pour la synthèse de matériaux	X1CA050	2	0	21.34	0	0	2.66	24
Propriétés magnétiques et diélectriques	X2SM010	2	8	0	8	0	2	18
Matériaux anisotropes et propriétés non linéaires	X2SM020	2	8	0	8	0	2	18
Physique des semi-conducteurs	X2SM050	3	12	0	11.34	4	2.66	30
Modélisation et méthodes numériques	X2SM040	3	9	0	0	9	6	24
Spectroscopie d'impédance	X2SE010	3	4	0	5.34	6	1.33	16.67
Spectroscopie d'impédance électrochimique	X1LU013		0	0	0	6	0	6
Spectroscopie d'impédance	X2SE011		4	0	5.34	0	1.33	10.67
Modélisation physique et multiéchelle	X2SM090	2	0	0	0	18	0	18
	Total	30					21.31	190.00

Modalités d'évaluation

Mention Master 1ère année

Parcours : M1 Sciences de la Matière - option ENR

Année universitaire 2022-2023

Responsable(s) : MOREAU PHILIPPE, BERTONCINI PATRICIA

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	durée	écrit	prat.	oral	durée			
Groupe d'UE :																					
1	X1SM030	Structure électronique du solide et orbitales	N	obligatoire	2												2		2	2	
1	X1SM020	Physique expérimentale 1 : Physique du Solide	N	obligatoire	1.5	1.5						1.5					1.5			3	3
1	X1SM080	Connaissance de l'entreprise	N	obligatoire	1						1									1	1
1	X1SE020	Chimie option ENR	N	obligatoire																	7
1	X1CA011	Électrochimie niveau 2			2.24	0.56						0.56					2.24			2.8	
1	X1CA041	Chimie de coordination _ Transitions électroniques			1.4												1.4			1.4	
1	X1CA016	Analyses thermiques et de surface			1.12	0.28						0.28					1.12			1.4	
1	X1CC013	Électrochimie niveau 1			1.4												1.4			1.4	
1	X1SM070	Chimie Tronc Commun	N	obligatoire																	2
1	X1CA042	Condensation inorganique en solution aqueuse			1												1			1	
1	X1CC032	Chimie de coordination			1												1			1	
1	X1SE010	Physique atomique	N	obligatoire	3												3			3	3
1	X1SM060	Anglais Scientifique	N	obligatoire	0.5		0.5											1		1	1
1	X1SM040	Physique des défauts et propriétés des surfaces	N	obligatoire	2												2			2	2
1	X1SM010	Physique des Solides	N	obligatoire	4												4			4	4
1	X1SM050	Cristallographie - Diffraction des rayons X	N	obligatoire																	3
1	X1CA022	Cristallographie - Diffraction des rayons X			2.4													2.4		2.4	
1	X1SM051	TP cristallographie et diffraction des rayons X				0.6						0.6								0.6	
1	X1SE030	Convertisseurs statiques : conversion DC-AC	N	obligatoire	1.4	0.6						0.6					1.4			2	2
Groupe d'UE : UE libres																					
1	X1SM090	Risques chimiques	O	optionnelle																0	0
1	X1LA010	Anglais Préparation TOEIC	O	optionnelle																0	0
Groupe d'UE : Stage																					
2	X2SM070	Stage de recherche	N	obligatoire	4		4				4		4							8	8
Groupe d'UE :																					

2	X2SM080	Information et communication scientifique	N	obligatoire	1		1											1		1		2	2	
2	X2SE010	Spectroscopie d'impédance	N	obligatoire																			3	
1	X1LU013	Spectroscopie d'impédance électrochimique			1.2													1.2				1.2		
2	X2SE011	Spectroscopie d'impédance			1.8													1.8				1.8		
2	X2SM040	Modélisation et méthodes numériques	N	obligatoire	1.8	1.2								1.2				1.8				3	3	
2	X2SM050	Physique des semi-conducteurs	N	obligatoire	2.25	0.75								0.75				2.25				3	3	
2	X2SM020	Matériaux anisotropes et propriétés non linéaires	N	obligatoire	2													2				2	2	
2	X2SM010	Propriétés magnétiques et diélectriques	N	obligatoire	2													2				2	2	
1	X1CA050	Méthodologies pour la synthèse de matériaux	N	obligatoire	2													2				2	2	
2	X2SM030	Spectroscopies optiques	N	obligatoire	2.4	0.6							0.9	0.6						1.5		3	3	
2	X2SM090	Modélisation physique et multiéchelle	N	obligatoire		2								2								2	2	
																					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 :																					
1	X1SM030	Structure électronique du solide et orbitales	N	obligatoire					2							2		2	2		
1	X1SM020	Physique expérimentale 1 : Physique du Solide	N	obligatoire					3						3			3	3		
1	X1SM080	Connaissance de l'entreprise	N	obligatoire	1									1				1	1		
1	X1SE020	Chimie option ENR	N	obligatoire															7		
1	X1CA011	Électrochimie niveau 2							2.8						2.8			2.8			
1	X1CA041	Chimie de coordination _ Transitions électroniques							1.4						1.4			1.4			
1	X1CA016	Analyses thermiques et de surface							1.4						1.4			1.4			
1	X1CC013	Électrochimie niveau 1							1.4						1.4			1.4			
1	X1SM070	Chimie Tronc Commun	N	obligatoire															2		
1	X1CA042	Condensation inorganique en solution aqueuse							1						1			1			
1	X1CC032	Chimie de coordination							1						1			1			
1	X1SE010	Physique atomique	N	obligatoire					3						3			3	3		
1	X1SM060	Anglais Scientifique	N	obligatoire					0.5		0.5					1		1	1		
1	X1SM040	Physique des défauts et propriétés des surfaces	N	obligatoire					2						2			2	2		
1	X1SM010	Physique des Solides	N	obligatoire					4						4			4	4		
1	X1SM050	Cristallographie - Diffraction des rayons X	N	obligatoire															3		
1	X1CA022	Cristallographie - Diffraction des rayons X							2.4							2.4		2.4			
1	X1SM051	TP cristallographie et diffraction des rayons X									0.6					0.6		0.6			
1	X1SE030	Convertisseurs statiques : conversion DC-AC	N	obligatoire					2						2			2	2		
Groupe d'UE : UE libres																					
1	X1SM090	Risques chimiques	O	optionnelle														0	0		
1	X1LA010	Anglais Préparation TOEIC	O	optionnelle														0	0		
Groupe d'UE : Stage																					
2	X2SM070	Stage de recherche	N	obligatoire	4			4					4		4			8	8		
Groupe d'UE :																					
2	X2SM080	Information et communication scientifique	N	obligatoire					2						2			2	2		
2	X2SE010	Spectroscopie d'impédance	N	obligatoire															3		
1	X1LU013	Spectroscopie d'impédance électrochimique							1.2						1.2			1.2			
2	X2SE011	Spectroscopie d'impédance							1.8						1.8			1.8			
2	X2SM040	Modélisation et méthodes numériques	N	obligatoire				0.9	2.1				0.9	2.1				3	3		
2	X2SM050	Physique des semi-conducteurs	N	obligatoire				0.75	2.25				0.75	2.25				3	3		

2	X2SM020	Matériaux anisotropes et propriétés non linéaires	N	obligatoire				2						2				2	2
2	X2SM010	Propriétés magnétiques et diélectriques	N	obligatoire				2						2				2	2
1	X1CA050	Méthodologies pour la synthèse de matériaux	N	obligatoire				2						2				2	2
2	X2SM030	Spectroscopies optiques	N	obligatoire				3								3		3	3
2	X2SM090	Modélisation physique et multiéchelle	N	obligatoire		2							2					2	2
																	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

X1SM030	Structure électronique du solide et orbitales
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	1
Responsable de l'UE	LE BIDEAU JEAN
Volume horaire total	TOTAL : 16h Répartition : CM : 8h TD : 6.67h CI : 0h TP : 0h EAD : 1.33h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	Pas d'indication d'UE explicitement pré-requis car ce master accueille beaucoup d'étudiants extérieurs
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Sciences de la Matière - option ENR, M1 Sciences de la Matière - option Nano
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Structure électronique du solide et orbitales 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p>À la suite de cet enseignement, l'étudiant devrait savoir :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Citer les propriétés principales des matériaux • Citer les grands modèles d'organisation structurale dans les solides • Décrire la structure de bande électronique via l'approche orbitale • Décrire un diagramme de structure de bande électronique • Expliquer la relation entre la structure de bande électronique et les propriétés
Contenu	<ol style="list-style-type: none"> 1. Rappels - Généralités <ul style="list-style-type: none"> - Introduction - Rappels de généralités sur la classification périodique, l'électronégativité, la notion de degré d'oxydation - Généralités sur la structure électronique des éléments de transition - Les postulats du modèle ionique - Les rayons ioniques - L'énergie de réseau des cristaux ioniques - Les divers types de liaison chimique : moléculaires, ioniques, covalents, métalliques, faibles - L'ionicité de la liaison - La valence de liaison - Les charges partielles - Relation structure-ionicité 2. Description structurale <ul style="list-style-type: none"> - Les empilements : compacts, non compacts, les sites interstitiels - Les grands types structuraux 3. La structure électronique des solides <ul style="list-style-type: none"> - Le modèle de l'électron libre - L'électron presque libre - Rappels sur les orbitales moléculaires (OM) - Calculs pour un solide - Orbitales et bandes à une dimension - Des exemples concrets : sulfure de titane et dioxyde de titane, graphite et diamant
Méthodes d'enseignement	<p>Cours - TD</p> <p>Les notions sont introduites par des exemples, puis étendues. L'appropriation des notions abordées se fait au travers d'exercices traitant des exemples en fin de chaque chapitre.</p>
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	<p>Introduction à la physique des solides - C. Kittel Introduction à la chimie du solide - L. Smart & E. Moore Basic solid state chemistry - A. R. West Electronic structure of solids - E. Canadell, M.-L. Doublet, C. Iung</p>

X1SM020	Physique expérimentale 1 : Physique du Solide
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	1
Responsable de l'UE	BERTONCINI PATRICIA
Volume horaire total	TOTAL : 24h Répartition : CM : 0h TD : 0h CI : 0h TP : 21h EAD : 3h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	Electricité (L1), Electromagnétisme (L3), Physique du Solide (L3, M1), Physique statistique (L3, ML1), Physique atomique (L3, M1), Mécanique quantique (L3, M1)
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Physique, M1 Sciences de la Matière - option Nano, M1 Sciences de la Matière - option ENR, M1 CMI-INA
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Physique expérimentale 1 : Physique du Solide 100%
Obtention de l'UE	Evaluation : <ul style="list-style-type: none"> • Contrôle continu : moyenne des compte-rendu de TP (50% de la note finale) • Examen pratique : tirage au sort d'un sujet d'examen, réalisation du montage, prise de mesures, exploitation et analyse des résultats (50% de la note finale)
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	A l'issue de cet enseignement, l'étudiant devra être capable de : <ul style="list-style-type: none"> • connaître et employer adéquatement les principes de la physique expérimentale : les mesures, leurs incertitudes, les instruments de mesure et leur calibration, le traitement de données. • mettre en œuvre une démarche expérimentale : suivre et proposer un protocole de mesure, analyser des données expérimentales, comparer avec un modèle, interpréter les résultats, élaborer une synthèse. • utiliser les appareils de mesure et les techniques d'analyse les plus courants. • prendre connaissance et appliquer les consignes de sécurité. • rédiger clairement un compte-rendu scientifique en respectant les conventions et les règles spécifiques de la discipline. • travailler de manière autonome et en équipe.
Contenu	L'objectif de cette unité d'enseignement est d'approfondir les connaissances et la compréhension de phénomènes physiques par leur observation directe et leur étude lors de diverses expériences. 7 manipulations de trois heures sont proposées permettant d'illustrer certains aspects de la physique du solide et de la physique atomique et moléculaire. Les différentes manipulations proposées permettent : <ul style="list-style-type: none"> • de caractériser les propriétés électriques de matériaux semi-conducteurs intrinsèque et dopé (largeur de la bande interdite du germanium, résistivité, conductivité et densité des porteurs de charges à température ambiante pour un échantillon de Ge pur et de GE dopé) • de mesurer la susceptibilité magnétique de plusieurs substances isotropes diamagnétiques et paramagnétiques (échantillons solides et liquides) • de déterminer, en fonction de la température, la polarisation spontanée et la constante diélectrique d'un cristal ferroélectrique en vue de connaître sa température de transition ferroélectrique-paraélectrique, ainsi que sa constante de Curie et l'ordre de la transition • d'illustrer les propriétés de matériaux ferromagnétiques (domaines de Weiss, sauts et/ou rotation de l'aimantation, anisotropie magnéto-cristalline, courbe de première aimantation, cycles d'hystérésis, aimantation à saturation, aimantation rémanente, champ coercitif...) • d'étudier l'effet Zeeman normal et anormal en configuration transverse et longitudinale sur les raies rouges et vertes du cadmium (nombre de raies, polarisation, détermination de la courbe de décalage en fréquence (ou en longueur d'onde) en fonction de B) • de déterminer la valeur du facteur de Landé g d'un échantillon polycristallin paramagnétique de diphénylpikrylhydrazyle ainsi que la largeur à mi-hauteur de sa raie de résonance en effectuant des mesures par spectroscopie de résonance de spin électronique • de s'initier à la microscopie à effet tunnel (visualisation de la surface d'un échantillon de graphite et de TaS₂, caractéristiques courant-tension (I-V) à l'échelle nanométrique de différents matériaux (or, graphite et MoS₂) par spectroscopie à effet tunnel).
Méthodes d'enseignement	Travaux pratiques réalisés par binôme
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	

X1SM080	Connaissance de l'entreprise
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	1
Responsable de l'UE	GODARD OLIVIER
Volume horaire total	TOTAL : 12h Répartition : CM : 9h TD : 0h CI : 0h TP : 0h EAD : 3h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Sciences de la Matière - option Nano, M1 Sciences de la Matière - option ENR
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Connaissance de l'entreprise 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	
Contenu	
Méthodes d'enseignement	
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	

X1SE020	Chimie option ENR
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	1
Responsable de l'UE	POIZOT PHILIPPE
Volume horaire total	TOTAL : 60h Répartition : CM : 20h TD : 20h CI : 12h TP : 6h EAD : 2h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	Electrochimie niveau 1
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Sciences de la Matière - option ENR
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Électrochimie niveau 2 40% Chimie de coordination _ Transitions électroniques 20% Analyses thermiques et de surface 20% Électrochimie niveau 1 20%
Obtention de l'UE	
Programme	
Liste des matières	- Électrochimie niveau 2 (X1CA011) - Chimie de coordination _ Transitions électroniques (X1CA041) - Analyses thermiques et de surface (X1CA016) - Électrochimie niveau 1 (X1CC013)

X1CA011	Électrochimie niveau 2
Langue d'enseignement	Français
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Responsable de la matière	POIZOT PHILIPPE
Volume horaire total	TOTAL : 20h Répartition : CM : 8h TD : 8h CI : 0h TP : 2h EAD : 2h
Objectifs (résultats d'apprentissage)	Cet enseignement vise à approfondir les concepts de base de l'électrochimie en introduisant la réactivité électrochimique à l'état solide (contextualisée dans le cadre du développement des générateurs électrochimiques) ainsi que des techniques avancées en électrochimie analytique. A l'issue de cet enseignement, l'étudiant devra être capable de : <ul style="list-style-type: none"> • De décrire les principaux générateurs électrochimiques et leur mode de fonctionnement • D'identifier les critères de performance électrique des piles et accumulateurs courants • De proposer un protocole pour analyser un échantillon complexe et reconnaître les processus chimiques et électrochimiques impliqués
Contenu	<ol style="list-style-type: none"> 1. Des réactions redox aux réactions électrochimiques 2. Aspect thermodynamique - force électromotrice à l'équilibre ($I=0$) 3. Aspect cinétique - force électromotrice hors équilibre ($I\neq 0$) 4. Grandeurs caractéristiques 5. L'insertion (intercalation) électrochimique 6. Géométries de cellules et de batteries 7. Caractérisations électrochimiques de cellules 8. Exemples de systèmes non rechargeables (piles) 9. Exemples de systèmes rechargeables (accumulateurs -batteries) <ul style="list-style-type: none"> • Electrochimie analytique des milieux complexes • Mécanismes EC', ECE, ECEC • Techniques électrochimiques avancées (Méthodes impulsionnelles)
Méthodes d'enseignement	
Bibliographie	

X1CA041	Chimie de coordination _ Transitions électroniques
Langue d'enseignement	Français
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Responsable de la matière	BUJOLI-DOEUFF MARTINE
Volume horaire total	TOTAL : 12h Répartition : CM : 5.33h TD : 6.67h CI : 0h TP : 0h EAD : 0h
Objectifs (résultats d'apprentissage)	L'objectif de cette unité d'enseignement est la caractérisation d'un complexe inorganique ou d'un solide inorganique via les transitions électroniques. Résultats d'apprentissage : A l'issue de ce module, l'étudiant sera en capacité de : <ol style="list-style-type: none"> 1/ caractériser une molécule inorganique ou un solide par son spectre d'absorption 2/ identifier la nature de la transition électronique 3/ connaître la terminologie associée
Contenu	<ol style="list-style-type: none"> 1. Théorie du champ cristallin avec corrélation électronique. 2. Transitions électroniques et règles de sélection. 3. Application : caractérisation via les spectres d'absorption UV-visible de différents complexes de métaux de transition.
Méthodes d'enseignement	
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)

X1CA016	Analyses thermiques et de surface
---------	-----------------------------------

Langue d'enseignement	Français
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Responsable de la matière	TERRISSE HELENE
Volume horaire total	TOTAL : 16h Répartition : CM : 6.67h TD : 5.33h CI : 0h TP : 4h EAD : 0h
Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p>A l'issue de ce module, l'étudiant sera en capacité de :</p> <p>Pour la partie "Analyse de surfaces" :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Définir, calculer théoriquement et déterminer expérimentalement la densité d'un matériau • Utiliser l'adsorption de gaz pour mesurer la surface spécifique d'un matériau, en utilisant le modèle adéquat (Langmuir, BET) • Déterminer la distribution en taille des pores à partir des données issues de l'adsorption de gaz, par l'utilisation du modèle BJH, en portant un regard critique sur les résultats obtenus • Démontrer et appliquer le modèle de Langmuir pour quantifier l'adsorption d'espèces en solution sur la surface d'un solide, et en déduire sa surface spécifique <p>Pour la partie "Analyses thermiques" :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Connaître le principe des techniques et le fonctionnement d'un appareil d'analyse thermique • Identifier la nature d'une transformation • Déterminer l'équation chimique d'une décomposition • Maîtriser l'influence des paramètres expérimentaux • Exploiter les données brutes de mesures • Calculer l'énergie d'activation d'une transformation.
Contenu	<p>Partie 1 : Analyses de surface (6,67h) La première partie de cette UE est consacrée à la caractérisation expérimentale de la densité, de la surface spécifique et de la porosité des matériaux. Le cours présente le principe théorique des techniques de caractérisation couramment employées, notamment celles basées sur l'adsorption de gaz, les différents modèles utilisés (Langmuir, BET, BJH), ainsi que quelques applications concrètes de ces mesures. Cette partie s'achève par les méthodes de quantification de l'adsorption d'espèces ioniques ou moléculaires sur des particules solides en suspension dans un milieu liquide, les modèles d'adsorption en solution et leur application à la détermination de la surface spécifique des particules.</p> <p>Partie 2 : Analyses thermiques (9,33h) La seconde partie de cette UE est axée sur les techniques d'analyses thermiques, qui permettent la détermination de la composition d'un produit, sa pureté et sa stabilité thermique. Après une introduction sur l'appareillage, les différentes techniques (ATG, DTG, ATD, DSC) sont présentées et les transformations possibles (décompositions, changements d'état, transitions vitreuse, changements de structure) sont analysées. L'influence des paramètres expérimentaux sur les mesures d'analyse thermique est également discutée et enfin la méthode de Kissinger est introduite pour analyser la cinétique des phénomènes.</p>
Méthodes d'enseignement	
Bibliographie	

X1CC013	Électrochimie niveau 1
Langue d'enseignement	Français
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Responsable de la matière	BOUJTITA MOHAMMED
Volume horaire total	TOTAL : 12h Répartition : CM : 0h TD : 0h CI : 12h TP : 0h EAD : 0h
Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p>L'enseignement de l'électrochimie (niveau 1) a pour objectifs de renforcer les concepts de base pour aborder les réactions de transferts de charge à l'interface électrode/solution et les phénomènes de transport de matière dans l'électrolyte. Cet enseignement s'adresse à des étudiants de master de la mention chimie qui se destinent à une carrière industrielle ou académique. Les notions abordées concernent donc aussi bien le domaine académique que le domaine industriel : moléculaire, analyse, énergie, matériaux et catalyse.</p> <p>A l'issue de cet enseignement, l'étudiant devra être capable de :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Maîtriser les différents aspects d'une réaction électrochimique • Prévoir l'influence de la solution électrolytique et du matériaux d'électrodes sur le comportement électrochimique d'une espèce électroactive
Contenu	<ol style="list-style-type: none"> 1. Processus électrochimique, notions de potentiel et courant 2. Réactions de transfert d'électrons à l'interface électrode/solution électrolytique 3. Loi de Butler-Volmer, loi empirique de Tafel, détermination des paramètres cinétiques (α et k°) d'une réaction électrochimique 4. Transport de matière : diffusion, convection et migration 5. Techniques ampérométriques à potentiel contrôlé, voltampérométrie cyclique en régime convectif (stationnaire) et régime de diffusion, chronoampérométrie et chronocoulométrie.

Méthodes d'enseignement	
Bibliographie	

X1SM070	Chimie Tronc Commun
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	1
Responsable de l'UE	BUJOLI-DOEUFF MARTINE DESSAPT REMI
Volume horaire total	TOTAL : 16h Répartition : CM : 5.33h TD : 2.67h CI : 8h TP : 0h EAD : 0h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	L1 S2 UE : Chimie organique et inorganique L1 S2 UE : Thermochimie et équilibres en solution aqueuse L2 S3 UE : Chimie en solution L2 S3 UE : Cristallochimie et diagrammes de changements d'état L3 S5 UE Chimie des complexes de coordination M1 UE2 EC2 Chimie de coordination
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Sciences de la Matière - option Nano, M1 Sciences de la Matière - option ENR
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Condensation inorganique en solution aqueuse 50% Chimie de coordination 50%
Obtention de l'UE	
Programme	
Liste des matières	- Condensation inorganique en solution aqueuse (X1CA042) - Chimie de coordination (X1CC032)

X1CA042	Condensation inorganique en solution aqueuse
Langue d'enseignement	Français
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Responsable de la matière	DESSAPT REMI
Volume horaire total	TOTAL : 8h Répartition : CM : 5.33h TD : 2.67h CI : 0h TP : 0h EAD : 0h
Objectifs (résultats d'apprentissage)	Cet enseignement est consacré au principe de condensation inorganique des cations métalliques en solution aqueuse, qui permet d'appréhender les mécanismes de formation, par chimie douce, d'entités polymériques solubles et de phases solides (hydroxydes, oxyhydroxydes et oxydes) à partir de complexes de cations métalliques en solution. A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable, dans le cadre d'évaluations écrites : - D'établir les réactions d'hydrolyse et de neutralisation de complexes d'ions métalliques en solution aqueuse. - D'appliquer le modèle des charges partielles à un complexe d'ion métallique en solution aqueuse pour déterminer son électronégativité moyenne, ainsi que les charges portées par les différents atomes (ou groupements d'atomes) dans la molécule. - De prévoir à partir des charges partielles des atomes la stabilité d'un complexe vis-à-vis des réactions de condensation et de précipitation en solution aqueuse. - D'établir une filiation structurale entre la ou les espèces condensées et le précurseur monomérique en solution aqueuse. - D'identifier la nature des réactions mises en jeu lors de la condensation des cations métalliques.

Contenu	<p>Chapitre 1. Introduction</p> <p>Chapitre 2. Les cations métalliques en solutions aqueuses</p> <p>2.1. Rappels sur les propriétés physico-chimiques du solvant H₂O</p> <p>2.2. Les cations métalliques en solution aqueuse</p> <p>2.3. Propriétés acido-basiques des cations en solution aqueuse</p> <p>2.3.1. Propriétés acides des molécules d'eau coordinées</p> <p>2.3.2. Réactions d'hydrolyse et de neutralisation</p> <p>2.3.3. Comportement de différents cations métalliques en solution aqueuse</p> <p>Chapitre 3. Le modèle des charges partielles</p> <p>3.1. Principe d'égalisation des électronégativités de Sanderson</p> <p>3.2. Exemples : la molécule d'eau et les complexes hexaaqua</p> <p>3.3. Approximations et limites du modèle</p> <p>Chapitre 4. Condensation et précipitation des cations métalliques en solution aqueuse</p> <p>4.1. Notions de condensation et de précipitation en solution aqueuse</p> <p>4.1.1. Réaction de précipitation</p> <p>4.1.2. Réaction de condensation</p> <p>4.2. Mécanismes des réactions de condensation inorganique</p> <p>4.2.1. Réaction d'olation</p> <p>4.2.2. Réaction d'oxolation</p> <p>4.3. Condensation des cations divalents</p> <p>4.4. Condensation des cations trivalents</p> <p>4.5. Condensation des métaux à haut degré d'oxydation : cas de l'ion V⁵⁺</p>
Méthodes d'enseignement	
Bibliographie	

X1CC032	Chimie de coordination
Langue d'enseignement	Français
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Responsable de la matière	BUJOLI-DOEUFF MARTINE
Volume horaire total	TOTAL : 8h Répartition : CM : 0h TD : 0h CI : 8h TP : 0h EAD : 0h
Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p>L'objectif de cette unité d'enseignement est d'aborder les aspects moléculaires de la chimie inorganique. Les fondements sont posés avec la présentation de la structure et de la réactivité des complexes des métaux de transition.</p> <p>Résultats d'apprentissage :</p> <p>A l'issue de ce module, l'étudiant sera en capacité de :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Prévoir la stabilité et la réactivité d'un complexe de coordination • Comprendre les modèles de liaison (champ cristallin/Orbitales moléculaires) et leurs limites
Contenu	<p>1. Complexes de coordination (Types de ligand / Géométrie des complexes)</p> <p>2. Utilisation des modèles de liaison (champ cristallin et orbitales moléculaires)</p> <p>3. Introduction à la réactivité complexes des métaux de transition.</p>
Méthodes d'enseignement	Enseignement traditionnel (Cours + TD)
Bibliographie	<p>. Polycopié de cours</p> <p>. « Chimie Inorganique », J.E. HUHEEY, E.A. KEITER et R.L. KEITER, De Boeck Université (2000)</p> <p>. « Physico-Chimie Inorganique », S.F.A. KETTLE, De Boeck Université (1999)</p> <p>. « Advanced Inorganic Chemistry », F.A. COTTON, G. WILKINSON et C.A. MURILLO, Wiley (1999)</p> <p>. « Chemistry of the elements », second edition, N.N. GREENWOOD et A. EARNSHAW, Pergamon Press (1997)</p> <p>. « Structure électronique des éléments de transition », O. KAHN, PUF (1977)</p>

X1SE010	Physique atomique
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	1
Responsable de l'UE	

Volume horaire total	TOTAL : 28h Répartition : CM : 13.34h TD : 12h CI : 0h TP : 0h EAD : 2.66h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Sciences de la Matière - option ENR
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Physique atomique 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	
Contenu	
Méthodes d'enseignement	
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	

X1SM060	Anglais Scientifique
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	1
Responsable de l'UE	
Volume horaire total	TOTAL : 12h Répartition : CM : 0h TD : 0h CI : 0h TP : 12h EAD : 0h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Sciences de la Matière - option Nano, M1 Sciences de la Matière - option ENR
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Anglais Scientifique 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p>Au terme de cette UE, l'étudiant-e :</p> <ul style="list-style-type: none"> • connaîtra le format des articles de recherche et pourra adopter une stratégie de lecture efficace des articles de recherche en anglais • aura approfondi sa connaissance des points de grammaire posant le plus problème aux locuteurs non-natifs dans les articles de recherche en sciences (choix des temps, voix passive / voix active, utilisation des auxiliaires de modalités, emploi des prépositions) • pourra prendre la parole dans un contexte de communication scientifique (conférence, congrès, séminaire, small talk)
Contenu	<ol style="list-style-type: none"> 1. Étude d'articles de recherche pour en élucider la structure et élaborer des stratégies de lecture efficaces 2. Exercices permettant aux étudiant-e-s de revoir et d'approfondir leur connaissance des systèmes syntaxique et grammatical de l'anglais universitaire scientifique 3. Exercices de compréhension orale à partir de documents authentiques en anglais universitaire 4. Entraînement à la prise de parole dans des contextes de communication scientifique
Méthodes d'enseignement	Présentiel
Langue d'enseignement	Français

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

X1SM040	Physique des défauts et propriétés des surfaces
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	1
Responsable de l'UE	GUNDEL HARTMUT
Volume horaire total	TOTAL : 18h Répartition : CM : 8h TD : 8h CI : 0h TP : 0h EAD : 2h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Sciences de la Matière - option Nano, M1 Sciences de la Matière - option ENR
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Physique des défauts et propriétés des surfaces 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	<ul style="list-style-type: none"> • Faire le lien entre l'origine microscopique de certaines propriétés structurales, d'interfaces et de surface des solides et les propriétés macroscopiques des matériaux.
Contenu	<ol style="list-style-type: none"> 1. Le solide réel <ul style="list-style-type: none"> - Défauts ponctuels. - Centres de couleur. - Diffusion et précipitation. - Dislocations et joints, domaines et grains 2. Phénomènes liés aux surfaces et interfaces <ul style="list-style-type: none"> - Surfaces idéales et réelles, relaxation et reconstruction, homo- et hétéroépitaxie. - Caractérisation et propriétés électroniques des surfaces. - Adsorption.
Méthodes d'enseignement	
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	Yves Quéré : Physique des Matériaux, Ellipses

X1SM010	Physique des Solides
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	1
Responsable de l'UE	DUVAIL JEAN-LUC
Volume horaire total	TOTAL : 28h Répartition : CM : 13.34h TD : 12h CI : 0h TP : 0h EAD : 2.66h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	Physique du solide niveau Licence 3 ; ondes et vibrations ; électromagnétisme 3 (dans la matière) ; physique atomique
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Physique, M1 Sciences de la Matière - option Nano, M1 Sciences de la Matière - option ENR, M1 CMI-INA
Evaluation	

Pondération pour chaque matière	Physique des Solides 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p><i>L'objectif est de connaître les propriétés physiques fondamentales des matériaux métalliques et semi-conducteurs et comprendre la corrélation entre structure cristalline, structure électronique ou phononique et les propriétés électriques, optiques et thermiques.</i></p> <p><i>A l'issue de l'enseignement, l'étudiant devra être capable de :</i></p> <ul style="list-style-type: none"> • distinguer un métal d'un semi-conducteur ou d'un isolant à partir de sa structure électronique ou de ses caractéristiques électriques et optiques • comprendre et expliquer la relation entre structure cristalline, structure électronique et propriétés fondamentales électriques, optiques et thermiques des matériaux cristallins • expliquer l'origine de l'évolution du comportement électrique avec la température pour un métal et un semi-conducteur • comprendre les phénomènes de transport de charge dans une jonction p-n • comprendre et expliquer les relations de dispersion des phonons, les modèles d'Einstein et de Debye • exploiter la relation de dispersion des phonons d'un solide cristallin pour expliquer le comportement thermique, optique dans l'infra-rouge ainsi que la vitesse du son • connaître les ordres de grandeur des observables physiques caractéristiques des phénomènes étudiés pour les divers types de matériaux.
Contenu	<ol style="list-style-type: none"> 1. Phonons dans les solides <ul style="list-style-type: none"> - Vibrations du réseau - Modèles de Debye et d'Einstein - Propriétés thermiques 2. Bandes d'énergie : modèles quantiques de l'électron libre et de l'électron lié (Sommerfeld) <ul style="list-style-type: none"> - Limite du gaz d'électrons libres - Relation de dispersion - Structure électronique et bande d'énergie d'un métal, d'un semi-conducteur 3. Phénomènes de transport électronique et propriétés optiques dans les métaux <ul style="list-style-type: none"> - Comportement électrique en température : interactions électron-phonon et électron-électron - Comportement optique 4. Phénomènes de transport électronique et propriétés optiques dans les semiconducteurs <ul style="list-style-type: none"> - Comportement intrinsèque - Dopage de type p (trous) et n (électrons) et conduction extrinsèque - Comportement électrique en température - Jonctions p-n dans un semiconducteur (phénomènes de diffusion des charges, relation d'Einstein) - Comportement optique
Méthodes d'enseignement	Cours magistral + travail personnel sur articles + exercices
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	

X1SM050	Cristallographie - Diffraction des rayons X
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	1
Responsable de l'UE	LAFOND ALAIN
Volume horaire total	TOTAL : 24h Répartition : CM : 8h TD : 8h CI : 0h TP : 6.67h EAD : 1.33h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	Pas d'indication d'UE explicitement prérequis car ce master accueille beaucoup d'étudiants extérieurs
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Sciences de la Matière - option Nano, M1 Sciences de la Matière - option ENR
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Cristallographie - Diffraction des rayons X 80% TP cristallographie et diffraction des rayons X 20%
Obtention de l'UE	

Programme	
Liste des matières	- Cristallographie - Diffraction des rayons X (X1CA022) - TP cristallographie et diffraction des rayons X (X1SM051)

X1CA022	Cristallographie - Diffraction des rayons X
Langue d'enseignement	Français
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Responsable de la matière	LAFOND ALAIN
Volume horaire total	TOTAL : 20h Répartition : CM : 8h TD : 8h CI : 0h TP : 2.67h EAD : 1.33h
Objectifs (résultats d'apprentissage)	À la suite de cet enseignement, l'étudiant devrait : <ul style="list-style-type: none"> • Savoir manipuler les opérations de symétrie en utilisant la notation matricielle • Savoir décrire la structure d'un solide avec le formalisme des groupes d'espace • Savoir utiliser l'espace réciproque pour interpréter le phénomène de diffraction par un cristal • Savoir déterminer la contribution du réseau et du motif sur le cliché de diffraction • Connaître les étapes de la résolution structurale à partir d'un cliché de diffraction d'un monocristal
Contenu	Cristallographie Réseaux direct / réciproque Notation de Seitz des opérations de symétrie Utilisation des groupes d'espaces Diffraction des rayons X Utilisation de la construction d'Ewald Applications de la loi de Bragg Facteur de structure et facteur de forme d'un cristal Conditions d'extinctions systématiques Méthodes expérimentales Application de la résolution structurale <i>ab-initio</i> sur monocristal
Méthodes d'enseignement	Cours - TD La vérification de la maîtrise des prérequis est réalisée à l'aide d'un travail en distanciel non compris dans le volume horaire de cet enseignement. L'appropriation des notions abordées se fait au travers de l'utilisation de logiciels de cristallographie et de diffraction, par ailleurs mis à la disposition des étudiants. Cette approche donne lieu à un travail en distanciel. La démarche de résolution structurale à partir de données de diffraction sur un monocristal est illustrée au cours d'une séance de TP en utilisant un logiciel dédié.
Bibliographie	

X1SM051	TP cristallographie et diffraction des rayons X
Langue d'enseignement	Français
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Responsable de la matière	SERIER BRAULT HELENE
Volume horaire total	TOTAL : 4h Répartition : CM : 0h TD : 0h CI : 0h TP : 4h EAD : 0h
Objectifs (résultats d'apprentissage)	<i>Cet enseignement expérimental complète les notions étudiées sous forme théorique dans l'UE parallèle.</i> À la suite de cet enseignement, l'étudiant devrait : <ul style="list-style-type: none"> • Connaître les caractéristiques des diffractomètres de laboratoire et savoir choisir l'équipement le mieux adapté à une étude donnée • Savoir préparer un échantillon pour une analyse par diffraction des rayons-X. • Savoir manipuler les logiciels de représentation des structures cristallines, d'indexation d'un diagramme de diffraction de poudre, d'affinement des paramètres de maille et de simulation des diagrammes de diffraction
Contenu	Visite des équipements du laboratoire, description des diffractomètres, préparations d'un échantillon. Exercices pratiques à l'aide de logiciels dédiés : indexation d'un diagramme, affinement des paramètres de maille, modélisation d'un diagramme de diffraction de poudre.

Méthodes d'enseignement	Travail en binômes en salle informatique.
Bibliographie	

X1SE030	Convertisseurs statiques : conversion DC-AC
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	1
Responsable de l'UE	BATARD CHRISTOPHE
Volume horaire total	TOTAL : 20h Répartition : CM : 6h TD : 6h CI : 0h TP : 6h EAD : 2h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Sciences de la Matière - option ENR
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Convertisseurs statiques : Conversion DC-AC 100%
Obtention de l'UE	Les 2 heures de distantiel seront dédiés à la préparation des séances de TP. Au début de chaque séance de TP, les étudiants devront restituer un document qui répondra aux différentes questions posées au préalable par le responsable des Travaux Pratiques. Ce document sera noté et constituera une partie de la note de l'Unité d'Enseignement.
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	Cet enseignement a pour objectif de maîtriser le principe de la conversion de l'énergie électrique entre une source d'énergie continue (type panneau photovoltaïque) et une source d'énergie alternative (type réseau électrique domestique) A l'issue de cet enseignement, l'étudiant devra être capable de : <ul style="list-style-type: none"> • Comprendre les principes généraux de la conversion de l'énergie électrique, • Maîtriser les outils mathématiques liés à la conversion de l'énergie électrique, • Analyser les formes d'ondes en sortie d'un onduleur monophasé, • Choisir la technologie de l'onduleur en fonction de l'application souhaitée.
Contenu	Les Outils pour la Conversion de l'Energie Electrique - Rappel sur les systèmes linéaires : Variable d'état, réponse d'un système linéaire, les grandeurs sinusoïdales en régime permanent, - Grandeurs non sinusoïdales en régime permanent : Développement d'un signal en série de Fourier, analyse spectrale, Puissance Active (P), Réactive (Q), Apparente (S) et Déformante (D). Synthèse des Convertisseurs d'Energie Electrique - Généralités, caractérisation des entrées-sorties, règle d'interconnexion des sources, les Interrupteurs dans les convertisseurs (diode, Mosfet, IGBT ...), - Application à la conversion DC-AC monophasée : Structures, principe de la commande MLI, formes d'ondes, rendement.
Méthodes d'enseignement	Cours magistraux, Travaux Dirigés, Travaux Pratiques et Enseignement à Distance
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	[1] H. FOCH, F. FOREST, T. MEYNARD, 'Onduleurs de tension : Mise en oeuvre', Techniques de l'Ingénieur, D 3 177 [2] P. LETURCQ, 'Composants semi-conducteurs : Caractères propres', Techniques de l'Ingénieur, D 3 100 [3] J. L. SANCHEZ, F. MORANCHO, 'Composants semi-conducteurs : Intégration de puissance monolithique', Techniques de l'Ingénieur, D 3 110 [4] D. TOURNIER, 'Composants de puissance en SiC Applications', Techniques de l'Ingénieur, D 3 122 [5] S. LEFEBVRE, B. MULTON, 'Commande des semi-conducteurs de puissance : principes', Techniques de l'Ingénieur, D 3 231 [6] N. MOHAN, T. UNDELAND et W. P. ROBBINS, 'Power Electronics : Converters, Applications and Design' - Wie Wiley [7] R. W. ERICKSON, D. MAKSIMOVIC, 'Fundamentals of Power Electronics' - Springer

X1SM090	Risques chimiques
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	1
Responsable de l'UE	BLOT VIRGINIE
Volume horaire total	TOTAL : 11h Répartition : CM : 7h TD : 0h CI : 0h TP : 0h EAD : 4h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Sciences de la Matière - option ENR, M1 Sciences de la Matière - option Nano
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Risques chimiques 0%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	
Contenu	
Méthodes d'enseignement	
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	

X1LA010	Anglais Préparation TOEIC
Lieu d'enseignement	Distanciel
Niveau	Master
Semestre	1
Responsable de l'UE	KERVISION SYLVIE LABARBE LAURIE
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	M1 Electronique Energie Electrique Automatique - Mention EEA,M1 Sciences Biologiques - Mention BS,M1 Ingénierie Statistique (IS),M1 Bioinformatique/Biostatistique - Mention BI,M1 Visual Computing (VICO),M1 Mécanique et Fiabilité des Structures,M1 Physique,M1 Gestion des Risques, Santé, Sécurité, Environnement (GRISSE),M1 Sciences de la Matière - option Nano,M1 Apprentissage et Traitement Automatique de la Langue (ATAL),M1 Sciences Biologiques - Mention BS,M1 Chimie-Biologie,M1 Sciences de la Matière - option ENR,M1 Sciences & Santé,M1 Architecture Logicielle (ALMA),M1 Data Science (DS) ,M1 CMI-ICM,M1 Chimie Moléculaire et Thérapeutique (CMT),M1 CMI-IS,M1 Mathématiques Fondamentales et Appliquées (MFA),M1 Modélisation, Analyse numérique et Calcul Scientifique (MACS),M1 Nutrition et Sciences des Aliments,M1 Analyse, Molécules, Matériaux, Médicaments (A3M),M1 LUmière Molécule MATière (LUMOMAT),M1 Electronique Energie Electrique Automatique - Mention EEA,M1 Optimisation en Recherche Opérationnelle (ORO),M1 MIAGE - alternance,M1 MIAGE - classique,M1 Bioinformatique/Biostatistique - Mention BI,M1 CMI-INA,M1 Conception et réalisation des bâtiments,M1 Travaux Publics, Maritimes et Maintenance - Mention GC,M1 CMI-OPTIM,M1 Travaux Publics, Maritimes et Maintenance - Mention TM,M1 Electronique Energie Electrique Automatique - Mention SDM,M1 Electronique Energie Electrique Automatique - Mention SDM,M1 Sciences Biologiques - Mention SMPS,M1 Sciences Biologiques - Mention SMPS,M1 Bioinformatique/Biostatistique - Mention BS,M1 Bioinformatique/Biostatistique - Mention BS,M1 GE Cartographie et Gestion Environnement,M1 GE Cartographie et Gestion Environnement,M1 STPE Sciences de la Terre et des Planètes, Environnement,M1 STPE Sciences de la Terre et des Planètes, Environnement,M1 GE Ecosystèmes et Bioproduction Marine,M1 GE Ecosystèmes et Bioproduction Marine
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Anglais Préparation TOEIC 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	A l'issue de cet enseignement, les étudiants seront capables de : <ul style="list-style-type: none"> • Reconnaître et anticiper les formats de certifications d'anglais. • Compléter les réponses exigées par les tests de certifications. • Pouvoir optimiser leurs résultats aux certifications grâce à une méthodologie de travail appliquée lors des séances d'entraînement.
Contenu	<i>Se préparer pour obtenir une certification en anglais (objectif B2 et +)</i> <ul style="list-style-type: none"> • Présentation des formats • Exercices d'entraînement • Conseils pour optimiser son score
Méthodes d'enseignement	Distanciel
Langue d'enseignement	Anglais
Bibliographie	<ul style="list-style-type: none"> • 200% TOEIC 2017 Listening & Reading (2 août 2016, de Michael Byrne et Michelle Dickinson) • TOEIC® La Méthode Réussite (20 janvier 2011, de David Mayer et Serena Murdoch Stern) • Tactics for TOEIC® Listening and Reading Test (13 septembre 2007, de Grant Trew) • Cambridge Grammar and Vocabulary for the TOEIC Test (11 novembre 2010, de Jolene Gear et Robert Gear)

X2SM070	Stage de recherche
Lieu d'enseignement	Training location
Niveau	Master
Semestre	2
Responsable de l'UE	BERTONCINI PATRICIA MOREAU PHILIPPE
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	M1 Sciences de la Matière - option Nano,M1 Sciences de la Matière - option ENR
Evaluation	

Pondération pour chaque matière	Stage de recherche 100%
Obtention de l'UE	1 rapport de stage évalué + 1 note de soutenance orale. La note de stage est conservée à la session 2 et elle ne peut pas compenser la partie théorique et pratique du Master 1.
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	Les objectifs pédagogiques définis sont : <ul style="list-style-type: none"> • permettre aux étudiants de poursuivre le développement des connaissances scientifiques déjà acquises dans le cadre de l'analyse d'un problème original impliquant une forte composante recherche • mettre en œuvre une démarche scientifique dans un travail personnel de recherche fondamentale ou appliquée, sur une durée minimale de 8 semaines • s'intégrer dans une équipe de travail académique ou industrielle et prendre contact avec la vie professionnelle • réaliser, pour les stages à l'étranger, une véritable immersion culturelle et linguistique.
Contenu	La formation par et à la recherche est une composante fondamentale de la formation des étudiants du Master. Le stage de recherche permet à l'étudiant d'effectuer un travail de recherche à caractère scientifique, qu'il soit théorique ou expérimental. Ce stage constitue une initiation à la recherche qui permet d'appréhender les enjeux et les mécanismes de la recherche et de la valorisation de la recherche. Le stage de recherche se situe à une période charnière entre la formation d'approfondissement scientifique et la formation de spécialisation. La cohérence de la formation suivie durant ces deux années, dont la construction doit s'appuyer sur un projet personnel et professionnel réfléchi, est un élément très important de la formation. Le stage se déroule, en France ou à l'étranger, dans un contexte académique ou industriel sur une durée minimum de 8 semaines. Il doit nécessairement comporter une composante recherche et il donne lieu à un rapport écrit et à une soutenance orale devant un jury.
Méthodes d'enseignement	
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	

X2SM080	Information et communication scientifique
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	2
Responsable de l'UE	DUVAIL JEAN-LUC POIZOT PHILIPPE
Volume horaire total	TOTAL : 11.33h Répartition : CM : 4h TD : 2.67h CI : 0h TP : 2.66h EAD : 2h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Sciences de la Matière - option Nano, M1 Sciences de la Matière - option ENR
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Information et communication scientifique 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	A l'issue de cet enseignement l'étudiant sera capable : <ul style="list-style-type: none"> • d'effectuer de manière autonome une recherche documentaire dans le domaine de la physique et de la chimie avec les outils appropriés mis à disposition • d'analyser et synthétiser en partie en autonomie les informations récoltées • de rédiger en anglais un document scientifique de synthèse en lien avec un sujet défini • de réaliser un support de présentation et effectuer une restitution orale sur la base du document scientifique de synthèse.

Contenu	<p>1. <i>Recherche et gestion de l'Information Scientifique et Technologique (IST)</i></p> <ul style="list-style-type: none"> - Nature, origine et spécificités de l'IST: du cahier de laboratoire aux publications spécialisées: articles, brevets,.... - Outils et stratégies de recherche: formation à l'interrogation et au bon usage des bases de données spécialisées (Scifinder, ScienceDirect,...) et autres outils de recherche (Google Scholar,...). - Formation à l'usage des outils de gestion de l'IST (Zotero) <p>2. <i>Communication Scientifique (CS)</i></p> <ul style="list-style-type: none"> - Techniques de synthèse (regroupement et choix de l'ordre de présentation) des informations récoltées - Rédaction et mise en forme d'un document scientifique - Conception et présentation d'une communication scientifique orale
Méthodes d'enseignement	
Langue d'enseignement	Autre
Bibliographie	

X2SE010	Spectroscopie d'impédance
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	2
Responsable de l'UE	BORDERON CAROLINE BOUJTITA MOHAMMED
Volume horaire total	TOTAL : 16.67h Répartition : CM : 4h TD : 5.34h CI : 0h TP : 6h EAD : 1.33h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	913 17 MA 1 CHI EC 1100
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Sciences de la Matière - option ENR
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Spectroscopie d'impédance électrochimique 40% Spectroscopie d'impédance 60%
Obtention de l'UE	
Programme	
Liste des matières	- Spectroscopie d'impédance électrochimique (X1LU013) - Spectroscopie d'impédance (X2SE011)

X1LU013	Spectroscopie d'impédance électrochimique
Langue d'enseignement	Français
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Responsable de la matière	BOUJTITA MOHAMMED
Volume horaire total	TOTAL : 6h Répartition : CM : 0h TD : 0h CI : 0h TP : 6h EAD : 0h
Objectifs (résultats d'apprentissage)	Cet enseignement a pour objectif de fournir quelques concepts de méthodes analytiques électrochimiques et photo-électrochimiques pour caractériser des matériaux conducteurs et semi-conducteurs Il s'articule sur un ensemble de cas d'étude qui abordent les phénomènes électrochimiques et photo-électrochimiques (batteries, capteurs, dispositifs photovoltaïques...)
Contenu	1. Principes généraux de la spectroscopie d'impédance électrochimique 2. Introduction à l'analyse des spectres d'impédance des systèmes électrochimiques

Méthodes d'enseignement	Cet enseignement se déroule en présentiel et en distanciel. Les séances en présentiel sont distancées afin de laisser un temps suffisant à l'étudiant de réaliser le travail demandé en distanciel. Le travail en distanciel n'est pas compris dans le volume horaire de cet enseignement. Le travail en distanciel sera basé sur des exemples tirés de publications scientifiques
Bibliographie	

X2SE011	Spectroscopie d'impédance
Langue d'enseignement	Français
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Responsable de la matière	
Volume horaire total	TOTAL : 10.67h Répartition : CM : 4h TD : 5.34h CI : 0h TP : 0h EAD : 1.33h
Objectifs (résultats d'apprentissage)	Les fonctions de transfert sont très utilisées dans différents domaines de la physique et de la chimie (électrocinétique - électronique...). Nous étudions les fonctions de transfert de filtres de différents ordres (diagramme de Bode en Gain et en phase) et une analogie entre les circuits électriques et les caractéristiques physiques des matériaux sera ensuite effectuée. A l'issue de l'enseignement, l'étudiant devra être capable de : <ul style="list-style-type: none"> • Identifier et formuler les propriétés de filtres • Identifier et différencier les propriétés physiques associées au diagramme d'Argand (spectroscopie d'impédance).
Contenu	1. Filtre du 1er ordre et du 2nd ordre. Fonction de transfert et diagramme de Bode 2. Spectroscopie d'impédance. Diagramme d'Argand. Modélisation des matériaux par des circuits électriques simples. Modèle de Debye. Modèle de Cole-Cole et Davidson-Cole.
Méthodes d'enseignement	Cours et travail personnel sur chapitres de livres. Exercices et problèmes, dont certains à la maison
Bibliographie	1. R. MacDonald, "Impedance spectroscopy, Theory, Experiment and Application", Wiley (2005). 2. R. Coelho, B. Aladenize, « Les diélectriques, propriétés diélectriques des matériaux isolants », Traité des nouvelles technologies Série matériaux, Hermes (1993).

X2SM040	Modélisation et méthodes numériques
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	2
Responsable de l'UE	RHALLABI AHMED MOKRANI AREZKI
Volume horaire total	TOTAL : 24h Répartition : CM : 9h TD : 0h CI : 0h TP : 9h EAD : 6h
Place de l'enseignement	
UE pré-requise(s)	
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Sciences de la Matière - option Nano, M1 Sciences de la Matière - option ENR
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Modélisation et méthodes numériques 100%
Obtention de l'UE	Examen écrit et notes de TP
Programme	

Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p>A l'issue de cet enseignement, l'étudiant(e) devra :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Connaître les approches de modélisation et de simulation de phénomènes physiques. • Comprendre les processus de convergence des méthodes d'optimisation pour des applications à la résolution de problèmes physiques. • Savoir exprimer les opérateurs différentiels par les différentes formules des différences finies. • Construire un maillage et élaborer un schéma numérique pour la résolution d'un système d'équations différentielles. • Savoir générer des nombres aléatoires à partir d'une fonction de distribution uniforme, gaussienne ou quelconque. • Appliquer la méthode Monte-Carlo pour simuler des phénomènes de diffusion ou de transport.
Contenu	<ul style="list-style-type: none"> • Chapitre 1 : Méthodes d'optimisation pour la résolution des systèmes d'équations linéaires • Chapitre 2 : Méthode des différences finies pour la résolution des systèmes d'équations différentielles. • Chapitre3 : Générateur de nombres aléatoires et application dans la simulation de phénomènes physiques • Chapitre 4 : Application de la méthode Monte Carlo pour l'études des phénomènes de transport
Méthodes d'enseignement	Cours + TP à l'aide de Matlab et le Fortran
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	<ul style="list-style-type: none"> • Computer simulation using Particles, R W Hockney & J W Eastwood, Adam Hilger, 1989 • The Mathematics of Diffusion, J. Grank, Oxford Science Publications, 1990 • Monte-Carlo Simulation In statistical Physics, K. Binder & D. W. Heermann, Springer Verlag, 1992 • Numerical Recips in Fortran, Tghe Art of Scientific Computing, Second Edition, Willam H. Press, Saul A. Teukolsky, William T. Vetterling, Brian P. Flannery, Cambridge University Press, 1992

X2SM050	Physique des semi-conducteurs
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	2
Responsable de l'UE	RHALLABI AHMED
Volume horaire total	TOTAL : 30h Répartition : CM : 12h TD : 11.34h CI : 0h TP : 4h EAD : 2.66h
Place de l'enseignement	
UE pré-requise(s)	Physique de solide
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Sciences de la Matière - option Nano, M1 Sciences de la Matière - option ENR
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Physique des semi-conducteurs 100%
Obtention de l'UE	
Programme	

Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p><i>L'objectif de cet enseignement est d'inculquer aux étudiants les principes de la physique des semi-conducteurs en étudiant les principaux dispositifs rencontrés dans les circuits électroniques et optoélectroniques. A partir des caractéristiques électriques de ces composants, nous aborderons quelques exemples de fonctions analogiques et numériques fréquemment utilisées dans les circuits électroniques.</i></p> <p><i>Les techniques génériques de fabrications des composants électroniques seront abordés en prenant comme exemple la filière CMOS très répandue dans l'industrie des semi-conducteurs. Les étudiants seront sensibilisés aux effets des paramètres technologiques et de procédés sur les propriétés électriques.</i></p> <p>A l'issue de cet enseignement, l'étudiant saura :</p> <ul style="list-style-type: none"> • connaître le type de semi-conducteur à partir du diagramme de bande • si le matériau peut être utilisé dans les application opto-électroniques ou non • calculer les densités d'électrons et de trous suivant la position du niveau de Fermi • déterminer les conditions de dégénérescence • calculer la conductivité électrique de matériaux semi-conducteurs <p>A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera en mesure de :</p> <ul style="list-style-type: none"> • déterminer le potentiel interne d'une jonction PN à l'équilibre à partir de profil de dopage et la nature du semi-conducteur • déterminer la caractéristique statique d'une jonction en modes direct et inverse • produire le modèle équivalent statique et dynamique d'un jonction en mode direct et inverse • identifier à partir de la caractéristique statique les différents modes de fonctionnement : mode direct, mode photo-voltaïque et mode photo-diode • le principe de fonctionnement en modes photovoltaïque et photo-diode • connaître les principes de fonctionnement d'une diode électro-luminescente (LED) et d'une diode laser. <p>A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera en mesure de :</p> <ul style="list-style-type: none"> • calculer le courant d'une diode à partir de la tension de polarisation • définir le schéma équivalente d'une diode en régime statique <p>A l'issue de cet enseignement l'étudiant saura :</p> <ul style="list-style-type: none"> • calculer les courants dans un transistor bipolaire en fonction des tensions de polarisation des jonctions • déterminer le schéma équivalent selon le mode de polarisation des jonctions <p>A l'issue de cet enseignement l'étudiant saura :</p> <ul style="list-style-type: none"> • définir le mode d'une structure MOS en fonction de la polarisation grille - substrat • calculer la tension seuil d'un transistor MOS • déterminer le régime de fonctionnement d'un transistor MOS en fonction des tensions de polarisation Grille source et drain source • exploiter les propriétés électriques d'un transistor MOS pour étudier quelques fonctions simples analogiques ou numériques. <p>A l'issue de cet enseignement l'étudiant :</p> <ul style="list-style-type: none"> • connaîtra les principales techniques génériques rencontrées dans la chaîne de fabrication d'un dispositif électronique (lithographie - gravure - oxydation - dépôt de couches minces - implantation - épitaxie) • appliquera ses connaissances sur les techniques génériques de fabrication à l'élaboration virtuelle d'une cellule CMOS à l'aide du logiciel SILVACO dédié à la conception de technologie assistée par ordinateur (CTAO)
Contenu	<ol style="list-style-type: none"> 1. Bandes d'énergie et notions de dopage 2. Phénomènes de transport dans le semi-conducteurs 3. Transistor bipolaire et applications 4. Transistor MOS et applications 5. Techniques génériques de fabrication des dispositifs électroniques. <p>TP sur la fabrication virtuelle d'une cellule CMOS silicium à l'aide du logiciel SILVACO (4 h en présentiel et 2,66 en distanciel)</p>
Méthodes d'enseignement	
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	<ul style="list-style-type: none"> • Physique des semi-conducteurs et des composants électronique, Henry Mathieu et Hervé Fanet , Dunod (2012) • Digital bipolar integrated circuits, Mohammed I. Elmasry, A Wiley Interscience Publication, 1983 • Conception des circuits VLSI, du Composant au système François Anceau & Yvan Bonnassieux, Dunod, 2007 • Microelectronics, Jacob Millman & Arvin Gabel, McGraw Hill International Editions, 1988 • Technologie microélectronique : Du silicium aux circuits intégrés, Olivier Bonnaud, Ellipses, 2008

X2SM020	Matériaux anisotropes et propriétés non linéaires
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	2
Responsable de l'UE	BORDERON CAROLINE

Volume horaire total	TOTAL : 18h Répartition : CM : 8h TD : 8h CI : 0h TP : 0h EAD : 2h
Place de l'enseignement	
UE pré-requise(s)	Cristallographie (M1) -Thermodynamique (L3) - Ondes mécaniques, acoustiques, électromagnétiques (L3) - Optique géométrique et ondulatoire (L2)
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Sciences de la Matière - option Nano,M1 Sciences de la Matière - option ENR
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Matériaux anisotropes et propriétés non linéaires 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p>Les matériaux cristallins présentent souvent des propriétés anisotropes et non linéaires. Cette UE a pour objectif de présenter l'origine microscopique et les mécanismes fondamentaux à l'origine de ces propriétés en se focalisant sur les matériaux les plus couramment utilisés. L'utilisation de ces propriétés particulières est illustrée par quelques exemples d'applications technologiques. A l'issue de l'enseignement, l'étudiant devra être capable de :</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Définir un matériau anisotrope et détecter ces symétries cristallographiques. 2. Représenter les propriétés des matériaux anisotropes par des tenseurs et appliquer des opérations de symétrie simple. 3. Expliquer et pratiquer le principe de Curie 4. Appliquer la notation de Voigt pour des matériaux pyroélectrique, piézoélectrique, élasto-optiques et électro-optiques. 5. Découvrir et comparer les nouvelles applications des matériaux anisotropes
Contenu	<ol style="list-style-type: none"> 1. Rappels de cristallographie, définition d'un matériau anisotrope, notation d'Einstein, principe de Curie et effet de la symétrie cristalline. 2. Propriétés mécaniques d'un matériau anisotropes, description des propriétés sous forme tensorielle, notation de Voigt. 3. Thermodynamique cristalline, grandeurs conjuguées et effets croisés, pyroélectricité, piézoélectricité et ferroélectricité. 4. Propriétés optiques, polarisation de la lumière, surface des indices, activité optique, effet électro et élasto-optiques. 5. Applications des matériaux piézoélectriques
Méthodes d'enseignement	Cours et travail personnel sur chapitres de livres. Exercices et problèmes, dont certains à la maison
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	<ol style="list-style-type: none"> 1. C. Malgrange, C. Ricolleau, F. Lefaucheux, « Symétrie et propriétés physiques des cristaux », Savoirs actuels. Série Physique, Les Ulis Paris EDP sciences cop. CNRS éd. (2011) 2. J. Nye Fred, « Propriétés physiques des cristaux Leur représentation par des tenseurs et des matrices », Paris Dunod (1961).

X2SM010	Propriétés magnétiques et diélectriques
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	2
Responsable de l'UE	DUVAIL JEAN-LUC
Volume horaire total	TOTAL : 18h Répartition : CM : 8h TD : 8h CI : 0h TP : 0h EAD : 2h
Place de l'enseignement	
UE pré-requise(s)	Electromagnétisme L3
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Sciences de la Matière - option Nano,M1 Sciences de la Matière - option ENR
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Propriétés magnétiques et diélectriques 100%
Obtention de l'UE	

Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p>Partie Matériaux magnétiques :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Reconnaître un matériau paramagnétique, diamagnétique ou ferromagnétique à partir de courbes M(H) • Connaître les ordres de grandeur des susceptibilités magnétiques des principales familles de matériaux • Savoir expliquer les mécanismes responsables à l'échelle atomique des diverses formes de magnétisme • Expliciter les caractéristiques magnétiques d'un matériau à partir des cycles d'hystérésis • Être capable d'anticiper l'effet de la température sur le comportement magnétique d'un matériau • Être capable d'identifier si un matériau est supraconducteur • Connaître les principaux domaines d'application des matériaux magnétiques et supraconducteurs en explicitant le lien propriété - fonction d'usage <p>Partie Matériaux diélectriques :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Connaître l'origine des différents mécanismes de polarisation • Savoir modéliser ces différents mécanismes • Savoir relier ces mécanismes aux processus de résonance et de relaxation • Comprendre le couplage entre une onde électromagnétique et la polarisation • Connaître la relation de Lyddane Sachs Teller • Connaître la notion de polaron et son importance pour le transport des charges dans les isolants • Comprendre l'origine des propriétés piézoélectriques et pyroélectriques • Savoir ce qu'est la ferroélectricité • Comprendre l'origine de la ferroélectricité • Connaître l'organisation en domaines ferroélectriques • Savoir ce que représente un mur de domaine ferroélectrique • Connaître les notions de champ coercitif, de polarisation rémanente • Connaître quelques applications des propriétés des diélectriques
Contenu	<p>Partie : Matériaux magnétiques</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Rappels des états magnétiques de la matière 2. Métaux ferromagnétiques <ul style="list-style-type: none"> - Magnétisme de bandes - Energie d'échange et anisotropies magnétiques - Températures critiques : Curie, Néel - Domaines magnétiques - Magnéto-transport - Applications 3. Oxydes magnétiques <ul style="list-style-type: none"> - Magnétisme localisé - Applications 4. Introduction aux matériaux supraconducteurs <ul style="list-style-type: none"> - Phénoménologie - Applications <p>Partie : Matériaux diélectriques</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Mécanismes de polarisation - Relaxation diélectrique. 2. Propriétés optiques des diélectriques. 3. Transport dans les milieux isolants. 4. Piézoélectricité, pyroélectricité. 5. Matériaux ferroélectriques.
Méthodes d'enseignement	Cours et travail personnel sur chapitres de livres. Exercices et problèmes, dont certains à la maison
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	

X1CA050	Méthodologies pour la synthèse de matériaux
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	1
Responsable de l'UE	POIZOT PHILIPPE
Volume horaire total	TOTAL : 24h Répartition : CM : 0h TD : 0h CI : 21.34h TP : 0h EAD : 2.66h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	L2 S3 UE : Cristallographie et diagrammes de changements d'état L2 S4 UE : Oxydoréduction inorganique à l'état solide et en solution L3 S5 UE : Chimie de coordination L3 S6 UE : Chimie des matériaux

Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Analyse, Molécules, Matériaux, Médicaments (A3M), M1 Sciences de la Matière - option Nano, M1 Sciences de la Matière - option ENR
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Méthodologies pour la synthèse de matériaux 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p>Cette UE vise à introduire différentes voies de synthèses courantes (chimiques et physiques) pour l'élaboration de matériaux inorganiques et hybrides organiques-inorganiques.</p> <p>A l'issue de cet enseignement, l'étudiant sera capable de :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Maîtriser la terminologie afférente aux différents procédés de synthèse • Proposer des stratégies d'élaboration de matériaux sur la base d'une approche raisonnée (recours à des connaissances en thermodynamique, en cinétique et en électrochimie) • Appréhender la relation entre la structuration d'un matériau (taille, morphologie, dispersité) et la voie de synthèse mise en jeu pour le concevoir.
Contenu	<p>1. Synthèses par voie solide (voie céramique) : choix et mise en forme des réactifs, contrôle de l'atmosphère, trempe, phénomène de croissance cristalline, frittage, broyage et notion de mécanosynthèse.</p> <p>2. Chimie douce : après une présentation des paramètres cruciaux contrôlant la précipitation de solides inorganiques (solvant, pH, température, précurseurs, réactions de condensation, nucléation, croissance, « template »...), différents procédés de synthèse seront abordés (synthèse par décomposition de complexes de coordination, le procédé Pechini, synthèse solvothermale, synthèse polyol, synthèse par intercalation, synthèse par voie sol-gel, processus d'auto-assemblages). Différents exemples seront présentés : synthèse d'oxydes, d'oxyhydroxydes et d'hydroxydes de métaux de transition avec contrôle de la morphologie et taille, de matériaux hybrides organiques-inorganiques cristallisés (Metal Organic Frameworks ou amorphes (polymères organo-minéraux), de particules nanométriques métalliques.</p> <p>3. Electrodépôt : aspects méthodologiques et structuration des dépôts.</p> <p>4. Méthodes physiques : techniques de dépôt de couches minces (évaporation, pulvérisation, PVD, CVD...), environnement, contraintes et leurs applications</p>
Méthodes d'enseignement	L'enseignement de cette UE sera réalisé très majoritairement sous forme de cours-TD intégrés en présentiel. Il intègrera également une partie en distanciel.
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	

X2SM030	Spectroscopies optiques
Lieu d'enseignement	UFR des Sciences et Techniques
Niveau	Master
Semestre	2
Responsable de l'UE	HUMBERT BERNARD BAYLE MAXIME
Volume horaire total	TOTAL : 30h Répartition : CM : 9.34h TD : 12h CI : 0h TP : 6h EAD : 2.66h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	Physique des solides, Mécanique Quantique et Théories des groupes, Physique atomique
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Sciences de la Matière - option Nano, M1 Sciences de la Matière - option ENR
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Spectroscopies optiques 100%
Obtention de l'UE	
Programme	

Objectifs (résultats d'apprentissage)	<p><i>L'objectif est d'exploiter les propriétés physiques fondamentales des matériaux (des métaux aux diélectriques en passant par des composites) pour en comprendre les réponses optiques du lointain infrarouge à l'ultraviolet proche. Les symétries ponctuelles et cristallines seront étudiées pour comprendre, prédire et utiliser les transitions excitables par l'optique ou les photons.</i></p> <p><i>A l'issue de l'enseignement, l'étudiant devra être capable de :</i></p> <ol style="list-style-type: none"> <i>1. Distinguer les domaines optiques générant des transitions électroniques, vibrationnelles et acoustique.</i> <i>2. Distinguer les phénomènes d'absorption/émission des phénomènes de diffusion de la lumière par les matériaux.</i> <i>3. Comprendre, expliquer et utiliser les relations entre symétries ponctuelles et règles de sélection permettant les absorptions ou les diffusions de photon : application au centre de zone de Brillouin dans un cristal jusqu' à la " molécule" en passant par des matériaux désordonnés.</i> <i>4. Comprendre les notions attachées aux phonons optiques et acoustiques.</i> <i>5. Expliquer l'origine d'absorptions, d'émissions, de photoluminescence et de diffusions inélastiques Raman de la lumière pour prédire et caractériser une structure à l'échelle atomique.</i> <i>6. Comprendre le fonctionnement d'un spectromètre optique.</i> <i>7. Exploiter la spectrométrie expérimentale pour caractériser la matière.</i> <i>8. Relier état de la matière aux informations enregistrées expérimentalement : ordre-désordre , stress, interactions de Van der Wals, confinement par effet nano, etc...</i>
Contenu	<ol style="list-style-type: none"> 1. Absorption UV-visible et niveaux électroniques 2. Absorption-émission dans le domaine moyen IR et phonon. 3. Diffusion de la lumière inélastique et phonon. 4. Théorie des groupes de symétrie pour décrire les phonons et les niveaux électroniques. 5. Règles de sélection. 6. Les spectroscopies d'absorption, de photoluminescence et de diffusion inélastique. 7. Interprétation des spectres expérimentaux. 8. Caractérisations de matériaux par spectroscopie Infraouge et Raman. 9. Croisements des spectres visible-UV et des spectres vibrationnels.
Méthodes d'enseignement	Cours et travaux dirigés impliquant une approche de pédagogie inversée : exposés par les étudiants de leurs solutions ou de bouts de chapitres. Un travail personnel sur chaque chapitre soit disponible sur la plateforme Madoc, soit de livres de base sera demandé-quantifié. Exercices et problèmes, dont certains à la maison. Une série d'exercices d'apprentissage sera proposée sur la plateforme d'échange. Un lien fort avec les TP et les exercices sera favorisé.
Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	« Physique de l'état solide » Charles Kittel, 8ème édition. Collection Sciences Sup, Ed. Dunod et Techniques de l'ingénieur, chapitres "Spectrométrie FTIR" Humbert et al. et "Spectrométrie Raman" Barbillat et al.

X2SM090	Modélisation physique et multiéchelle
Lieu d'enseignement	Nantes
Niveau	Master
Semestre	2
Responsable de l'UE	
Volume horaire total	TOTAL : 18h Répartition : CM : 0h TD : 0h CI : 0h TP : 18h EAD : 0h
Place de l'enseignement	
UE pré-requis(s)	
Parcours d'études comprenant l'UE	M1 Sciences de la Matière - option ENR, M1 Sciences de la Matière - option Nano
Evaluation	
Pondération pour chaque matière	Modélisation physique et multiéchelle 100%
Obtention de l'UE	
Programme	
Objectifs (résultats d'apprentissage)	
Contenu	
Méthodes d'enseignement	

Langue d'enseignement	Français
Bibliographie	

Dernière modification par RAYNALD SEVENO, le 2022-06-20 16:50:08