

Modalités de Contrôle des Connaissances et des Compétences

Contrôle continu intégral sur l'ensemble de la formation (oui/non)	UE ou groupes d'UE jugées fondamentales (masters uniquement)	Note seuil (masters uniquement)
non	non	non

CODE VET : (préciser) **SM0801/171**

DIPLÔME : (choisir) **Master**

DOMAINE : (choisir) **STS**

ANNEE : (choisir) **1ère année**

MENTION : (préciser) **Chimie**

PARCOURS: (préciser)

RESPONSABLE : **Joëlle VIDAL**

RESPONSABLE :

Code	Blocs de compétences / Unités d'Enseignements /Matières	Composantes Financière- F Organisatrice- O Associée- A	Mutualisation (préciser avec quelle(s) formation(s))	Responsable de l'enseignement	1 ^{ère} session = S1				2 ^{ème} session = S2 (pas de 2ème session si CC intégral)				Coef	ECTS	Règles de calcul donnant la note finale /20		
					Nature (1)	Forme (2)	Durée	Période (3)	Nature (1)	Forme (2)	Durée	Période (3)					
S7CSEM1S	SEMESTRE 1				choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir					
S7CCHSOU	UE01 Chimie du solide			B. Bureau, S. Golhen	T	ECRIT	2h00	JA	T	ECRIT	2h00	S	9	9	S1 = S2 = (2T+CC)/3		
				J. Troles	CC	TP											
S7CSPECU	UE02 Spectroscopies			P. Le Grel, O. Mongin	T	ECRIT	2h00	JA	T	ECRIT	2h00	S	6	6	S1 = (2T+CC1+CC2)/4 S2 = max[T, (2T+CC1+CC2)/4]		
				P. Le Grel, O. Mongin	CC1	ECRIT											
				R. Lebullenger	CC2	ECRIT											
S7CCHORU	UE03 Chimie organique et organométallique			D. Lorcy, C. Darcel	T	ECRIT	2h00	JA	T	ECRIT	2h00	S	9	9	S1 = S2 = (4T+CC1+CC2)/6		
				P. Bauchat	CC1	TP											
				H. Akdas-Killig	CC2	TP											
S7C4CTGU	UE04 Chimie théorique générale et électronique			S. Kahlal, J.P. Hurvois	T	ECRIT	2h00	JA	T	ECRIT	2h00	S	6	6	S1 = S2 = (3T+CC)/4		
				D. Floner	CC	TP											

(1) NATURE : CC = Contrôle Continu ; T = Examen Terminal

(2) FORME : Ecris, Oral, TP, QCM, Mémoire, Soutenance...

(3) PERIODE : O = Octobre ; N = Novembre ; D = Décembre ; JA = Janvier ; F = Février ; MS = Mars ; A = Avril ; M = Mai ; J = Juin ; S = Septembre

Modalités de Contrôle des Connaissances et des Compétences

Contrôle continu intégral sur l'ensemble de la formation (oui/non)	UE ou groupes d'UE jugées fondamentales (masters uniquement)	Note seuil (masters uniquement)
non	non	non

CODE VET : (préciser) **SM0801/171**

DIPLÔME : (choisir) **Master** ANNEE : (choisir) **1ère année**

DOMAINE : (choisir) **STS** MENTION : (préciser) **Chimie**

RESPONSABLE : **Joëlle VIDAL**

PARCOURS: (préciser)

Code	Blocs de compétences / Unités d'Enseignements / Matières	Composantes Financière- F Organisatrice- O Associée- A	Mutualisation (préciser avec quelle(s) formation(s))	Responsable de l'enseignement	1 ^{ère} session = S1				2 ^{ème} session = S2 (pas de 2ème session si CC intégral)				Coef	ECTS	Règles de calcul donnant la note finale /20
					Nature (1)	Forme (2)	Durée	Période (3)	Nature (1)	Forme (2)	Durée	Période (3)			
S8CSEM2S	SEMESTRE 2				choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir			
S8C1CTAU	UE01 Chimie théorique appliquée			S. Kahlal, J. Vidal	T	ECRIT	2h00	MS	T	ECRIT	2h00	S	6	6	S1 = S2 = (3T+CC)/4
				S. Kahlal	CC	TP									
S8CNANOU	UE02 Introduction aux nanomatériaux			M. Guilloux-Viry	CC	ECRIT	1h00						6	6	S1=S2 = (1,5 T + 0,5 CC) /2
				M. Guilloux-Viry, M. Hissler	T	ECRIT	2h00	MS	T	ECRIT	2h00	S			
S8C4FRJU	UE04 Formation par la recherche			C. Darcel	CC	SOUTENANCE							6	6	S1 = S2 = CC
S8C5ANGU	UE05 Anglais			N. Cloarec	CC								3	3	S1 = S2 = CC
	UE03 OPTION A CHOIX (1 parmi 3)														
S8CSOLMU	UE03C Chimie des matériaux			L. Calvez, V. Nazabal	T1	ECRIT	2h00	MS	T1	ECRIT	2h00	S	9	9	S1 = S2 = (1,4 T1 + 0,6 CC1 + 1,3 T2 + 0,7 CC2 + CC)/5
				P. Bénard	CC1	ECRIT	1h00								
				H. Oudadesse, M. Guilloux-Viry	T2	ECRIT	2h00	MS	T2	ECRIT	2h00	S			
				H. Oudadesse, M. Guilloux-Viry	CC2	ECRIT	1h00								
				P. Bénard	CC	TP	1h00								
S8C3CAEU	UE03D Chimie analytique et Environnement			J.P. Bazureau, D. Rondeau	T1	ECRIT	2h00	MS	T1	ECRIT	2h00	S	9	9	S1 = S2 = (1,4 T1+0,6 CC1 + 2T2+CC)/5
				P. Bénard	CC1	ECRIT	1h00								
				L. Favier, D. Hauchard (ENSCR)	T2	ECRIT	2h00	MS	T2	ECRIT	2h00	S			
				N. Cimetière	CC	TP									

CODE VET : (préciser)

SM0801/171

DIPLOME : (choisir)

Master

DOMAINE : (choisir)

STS

ANNEE : (choisir)

1ère année

MENTION : (préciser)

Chimie

PARCOURS : (préciser)

RESPONSABLE : Joëlle VIDAL

RESPONSABLE :

Code	Blocs de compétences / Unités d'Enseignements / Matières	Composantes Financière-F Organisatrice-O Associée-A	Mutualisation (préciser avec quelle(s) formation(s))	Responsable de l'enseignement	1 ^{ère} session = S1				2 ^{ème} session = S2 (pas de 2ème session si CC intégral)				Coef	ECTS	Règles de calcul donnant la note finale /20
					Nature (1)	Forme (2)	Durée	Période (3)	Nature (1)	Forme (2)	Durée	Période (3)			
S8CSEM2S	SEMESTRE 2				choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir			
S8C3GCMU	UE03G Chimie moléculaire : Module 1 obligatoire (Hétérochimie) + Module au choix parmi Module 2 (Synthèse avancée), Module 3 (Chimie du vivant) ou Module 4 (LUMOMAT)											9	9		
S8C3G12T	Choix Module 1 + Module 2													Modules 1 + 2 : (2*T1 + 2*T2 + CC) / 5	
	Module 1 : Hétérochimie			M. Hissler, D. Lorcy	T1	ECRIT	2h00	MS	T1	ECRIT	2h00	S			
	Module 2 : Synthèse avancée radicaux ions introduction à la stratégie de synthèse produits naturels			JP Hurvois, B. Boitrel	T2	ECRIT	2h00	MS	T2	ECRIT	2h00	S			
S8C3G13T	Choix Module 1 + Module 3													Modules 1 + 3 : (2*T1 + T3 + CC + CC3) / 5	
	Module 1 : Hétérochimie			M. Hissler, D. Lorcy	T1	ECRIT	2h00	MS	T1	ECRIT	2h00	S			
	Module 3 : Chimie du vivant : pharmacologie moléculaire métabolisme cellulaire produits naturels			JP Hurvois, B. Boitrel	T3	ECRIT	1h00	MS	T3	ECRIT	1h00	S			
		CC	TP												
CC3	ECRIT	1h30													
S8C3G14T	Choix Module 1 + Module 4													Modules 1 + 4 : (T1 + T4) / 2	
	Module 1 : Hétérochimie			M. Hissler, D. Lorcy	T1	ECRIT	2h00	MS	T1	ECRIT	2h00	S			
	Module 4 : LUMOMAT : Introduction to C-C coupling transition metals & lanthanides complexes electrochemistry			C. Darcel, L. Norel	T4	ECRIT	2h00	MS	T4	ECRIT	2h00	S			

(1) NATURE : CC = Contrôle Continu ; T = Examen Terminal

(2) FORME : Ecrit, Oral, TP, QCM, Mémoire, Soutenance...

(3) PERIODE : O = Octobre ; N = Novembre ; D = Décembre ; JA = Janvier ; F = Février ; MS = Mars ; A = Avril ; M = Mai ; J = Juin ; S = Septembre

Rennes, le Signature du Responsable de la formation:	VISA Directeur.trice de la composante	Décision du Conseil d'Université
---	---	---

Modalités de Contrôle des Connaissances et des Compétences

CODE VET : <i>(préciser)</i> SM0801/171	ANNEE : <i>(choisir)</i> 1ère année	
DIPLÔME : <i>(choisir)</i> Master	MENTION : <i>(préciser)</i> Chimie	RESPONSABLE : Joëlle VIDAL
DOMAINE : <i>(choisir)</i> STS	PARCOURS: <i>(préciser)</i>	RESPONSABLE :

MODALITES PARTICULIERES DE LA FORMATION

L'UE Formation par la recherche est validée suivant les dispositions relatives à celle-ci et sous réserve de la validation par l'étudiant du module relatif aux activités de la semaine Profil. Pour valider ce module, il devra avoir été assidu à toutes les séances (sauf justification) et avoir rendu aux formateurs les travaux demandés. Pour valider l'année du M1, le séjour en laboratoire de 3 mois correspondant à l'UE "formation par la recherche" doit être effectif.

En session 2, les notes égales ou supérieures à 10/20 à l'un des terminaux (T1 ou T2 ou T3 ou T4) des UE 03 du Semestre 8 seront conservées. Pour y renoncer, les étudiants doivent le faire savoir à la scolarité dans les 48h suivant la publication des résultats.

Les notes de CC correspondant aux travaux pratiques (TP dans le tableau) sont conservées pour la session 2. **Les notes CC1 ,CC2 ou CC3 (semestre 2) sont conservées pour la session 2.**

Cas des redoublants : Les notes de Travaux Pratiques supérieures ou égales à 12/20 (TP dans les tableaux) sont conservées. Pour y renoncer, un étudiant doit prévenir le responsable de formation dans les 2 semaines suivant la réunion de rentrée de la nouvelle année.

Rennes, le Signature du Responsable de la formation:	VISA Directeur.trice de la composante	Décision du Conseil d'Université
---	---	---