

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)

CODE VET : (préciser) **SL0123/171**

DIPLÔME : (choisir) **Licence**

DOMAINE : (choisir) **STS**

ANNEE : (choisir) **3ème année**

MENTION : (préciser) **Chimie**

PARCOURS: (préciser)

RESPONSABLE : **Laurent CALVEZ, François CARREAUX**

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)			
S5CHIM55	SEMESTRE 1				choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir			
	UE OBLIGATOIRES														
S5CCPH2U	UE01 Chimie physique 2														
S5CATOMT	Structure des atomes TP Structure des atomes CC Structure des atomes			X. Rocquefelte A. Fihey X. Rocquefelte	T1 CC1 CC2	ECRIT TP ECRIT	2h00	D	T1	ECRIT	2h00	J	7	7	(3T1+CC1+CC2+2T2+CC3)/8
S5CTHDYT	Thermodynamique TP Thermodynamique			H. Oudadesse E. Kirillov	T2 CC3	ECRIT TP	2h00	D	T2	ECRIT	2h00	J			
S5CINO3U	UE02 Chimie Inorganique 3														
	Chimie du solide et complexes			B. Bureau, S. Députier	T	ECRIT	2h00	D	T	ECRIT	2h00	J	7	7	Session 1 = (5T+2CC)/7 Session 2 = MAX((5T+2CC)/7) ; T)
	TP de chimie inorganique 3			S. Députier	CC	TP									
S5CMOP1U	UE03 Chimie moléculaire 1														
	Chimie organique générale			D. Lorcy	T	ECRIT	2h00	D	T	ECRIT	2h00	J	7	7	(4T+2CC1+CC2)/7
	TP de chimie moléculaire 1			F. Mongin	CC1	TP									
	CC Chimie organique générale			D. Lorcy	CC2	ECRIT									
S5CTANAU	UE04 Techniques d'analyses														
S5CTACMT	Caractérisation de molécules fonctionnelles			M. Hissler	T1	ECRIT	2h00	D	T1	ECRIT	2h00	J			

CODE VET : (préciser) **SLO123/171**
 DIPLÔME : (choisir) **Licence**
 DOMAINE : (choisir) **STS**

ANNEE : (choisir) **3ème année**
 MENTION : (préciser) **Chimie**
 PARCOURS : (préciser)

RESPONSABLE :
 RESPONSABLE : **Laurent CALVEZ, François CARREAUX**

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)			
S5CHIM5S	SEMESTRE 1				choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir			
S5CTATST	Techniques de séparation, technique de diffraction et analyse thermique			J. P. Bazureau, O. Hernandez, R. Lebullenger	T2	ECRIT	2h00	D	T2	ECRIT	2h00	J	6	6	(CT1+CT2)/2
	UE 06 Ouverture (1 choix parmi 4)														
S5PCINDU	UE Chimie industrielle			J. Troles	T	ECRIT	2h00	D	T	ORAL		J	3	3	T
S5PCENVU	UE Environnement			O. Mongin	T	ECRIT	2h00	D	T	ORAL		J	3	3	Session 1 = (3T+CC)/4 Session 2 = MAX(T ; (3T+CC)/4)
					CC										
S5PCSENU	UE Les Sens			P. Bauchat, M. Servol	T	ECRIT	2h00	D	T	ORAL		J	3	3	CT
S5PCMAVU	UE Matériaux avancés			M. Guilloux-Viry	T	ECRIT	2h00	D	T	ORAL		J	3	3	(2T+CC)/3
					CC	ECRIT	1h30	D	T	ORAL		J			

(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

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)

CODE VET : (préciser) **SL0123/171**

DIPLÔME : (choisir) **Licence**

DOMAINE : (choisir) **STS**

ANNEE : (choisir) **3ème année**

MENTION : (préciser) **Chimie**

PARCOURS: (préciser)

RESPONSABLE : **Laurent CALVEZ, François CARREAUX**

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)			
S6CHIM6S	SEMESTRE 2				choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir			
	UE OBLIGATOIRES														
S6C1CINU	UE01 Chimie inorganique 4														Session 1 = (T+CC)/2, Session 2 = MAX((2T+CC)/3 ; T)
	Chimie des éléments et magnétisme			D. Le Coq, O. Cadot	T	ECRIT	2h00	A	T	ECRIT	2h00	J	5	5	
	TP de chimie inorganique 4			S. Députier	CC	TP									
S6C2CP3U	UE02 Chimie Physique 3														
S6C2CINT	Cinétique			S. Rigaut	T1	ECRIT	2h00	A	T1	ECRIT	2h00	J	7	7	(2T1+2T2+CC1+CC2)/6
	TP de cinétique			H. Akdas-Kllig	CC1	TP									
S6C2ELET	Electrochimie			J. P. Hurvois	T2	ECRIT	2h00	A	T2	ECRIT	2h00	J			
	TP d'électrochimie			S. Golhen	CC2	TP									
S6C3CP4U	UE03 Chimie physique 4														
	Chimie quantique			X. Rocquefelte	T	ECRIT	2h00	A	T	ECRIT	2h00	J	5	5	(3T+CC1+CC2+2CC3+CC4)/8
	TP de chimie quantique			A. Fihey	CC1	TP									
	CC de chimie quantique			X. Rocquefelte	CC2	ECRIT									
	Informatique			Y. Molard	CC3	TP									
	Bibliographie			P. Bauchat	CC4	ECRIT									
S6C4CM2U	UE04 Chimie Moléculaire 2														

CODE VET : (préciser)

SL0123/171

DIPLÔME : (choisir)

Licence

DOMAINE : (choisir)

STS

ANNEE : (choisir)

3ème année

MENTION : (préciser)

Chimie

PARCOURS: (préciser)

RESPONSABLE :

RESPONSABLE :

Laurent CALVEZ, François CARREAUX

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)			
S6CHIM6S	SEMESTRE 2				choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir			
	Chimie des polymères et Chimie organométallique			E. Kirillov, C. Darcel	T	ECRIT	2h00	A	T	ECRIT	2h00	J	7	7	(2T+CC)/3
	TP de chimie moléculaire			P. Even-Hernandez	CC	TP									
S6C5ANGU	UE05 Langue vivante 1 : Anglais			(SCELVA) N. Cloarec	CC	ECRIT							3	3	CC
S6C6LABU	UE06 Formation pratique en laboratoire			P. Even-Hernandez	CC	TP							3	3	CC
	UE07 Option facultative														
S6C7LV2X	Langue vivante 2 :														
S6C7SPAU	Espagnol			(SCELVA) N. Cloarec	CC	ECRIT							0	0	CC
S6C7ALLU	Allemand			(SCELVA) N. Cloarec	CC	ECRIT							0	0	CC
S6CSPB1U	Sport												0	0	
SBAZOL1U	ZoLiLaPlot niveau 1	SPMCursusIde@I	L3/Masters SPM	Franck THIBAULT									0	1,5	CCI
	module initiation à Zotero				CC1	FOAD		S6 et S8							S=(CC1+CC2+CC3+CC4)/4
	module initiation à Linux				CC2	FOAD		S6 et S8							
	module initiation à LateX				CC3	FOAD		S6 et S8							
	module initiation à QtGrace				CC4	FOAD		S6 et S8							

(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	VISA	Décision du Conseil d'Université
Signature du Responsable de la formation:	Directeur.trice de la composante	

Modalités de Contrôle des Connaissances et des Compétences

CODE VET : (préciser)	SL0123/171	ANNEE : (choisir)	3ème année	RESPONSABLE :	
DIPLÔME : (choisir)	Licence	MENTION : (préciser)	Chimie	RESPONSABLE :	Laurent CALVEZ, François CARREAUX
DOMAINE : (choisir)	STS	PARCOURS: (préciser)			

MODALITES PARTICULIERES DE LA FORMATION

L'UE facultative (Langue vivante 2 ou Sport) donne lieu à bonification selon la règle standard prévue par les dispositions générales des MCC de l'Université : à la moyenne pondérée du semestre, calculée sur 20 (N0), sont ajoutés les points au-dessus de 10/20 pour l'activité donnant lieu à bonification selon la formule $N = N0 + 2 \times (B - 10)/20$ où B désigne la note finale sur 20 attribuée à l'activité bonifiée.
 Pour l'étudiant pouvant prétendre à plusieurs bonifications, seule la meilleure des notes sera prise en compte.
 En cas de redoublement, les notes supérieures à 12/20 en TP, ainsi qu'en informatique et bibliographie, sont conservées. Les étudiants qui souhaitent refaire ces TP doivent en faire la demande.

Remarques particulières concernant la deuxième session:

- si, dans une UE, il y a deux examens terminaux, les étudiants conservent la note au-dessus de 10. Ils ne repassent que le terminal pour lequel ils ont une note inférieure à 10.
- si, dans une UE, il y a un examen terminal, les étudiants repassent l'examen même s'ils ont eu plus de 10/20.
- dans le cas d'une UE composée de deux matières, la moyenne de la matière supérieure ou égale à 10 est conservée en session 2, quelle que soit la note de l'examen terminal.

ZoLiLaPlot niveau 1 : UE surnuméraire: chaque module peut être conservé à vie si la note au module est supérieure ou égale à 10.

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