

**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**

DIPLOME : (choisir)

**Licence**

ANNEE : (choisir)

**3ème année**

DOMAINE : (choisir)

**STS**

MENTION : (préciser)

**Chimie**

RESPONSABLE : **Laurent CALVEZ**

PARCOURS : (préciser)

RESPONSABLE : **Laurent CALVEZ, François CARREAUX**

Code	Blocs de compétences / Unités d'Enseignements /Matières	Composantes Financière- <b>F</b> Organisatrice- <b>O</b> Associée- <b>A</b>	Mutualisation (préciser avec quelle(s) formation(s))	Responsable de l'enseignement	1 <sup>ère</sup> session = S1			2 <sup>ème</sup> session = S2 (pas de 2 <sup>ème</sup> session si CC intégral)			Coef	ECTS	Règles de calcul donnant la note finale /20
					Nature (1)	Forme (2)	Durée	Nature (1)	Forme (2)	Durée			
<b>S5CHIM55</b>	<b>SEMESTRE 1</b>				choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir			
	<b>UE OBLIGATOIRES</b>												
<b>S5CCPHCU</b>	<b>UE01 Chimie physique 2</b>												
S5CATOMT	Structure des atomes TP Structure des atomes CC Structure des atomes			A. Fihey A. Fihey A. Fihey	T1 CC1 CC2	ECRIT TP ECRIT	2h00	T1 T1 T1	ECRIT ECRIT ECRIT	2h00	7	7	(3T1+CC1+CC2+2T2+CC3)/8
S5CTHDYT	Thermodynamique TP de Thermodynamique			H. Oudadesse E. Kirillov	T2 CC3	ECRIT TP	2h00	T2 T2	ECRIT ECRIT	2h00			
<b>S5CINO3U</b>	<b>UE02 Chimie Inorganique 3</b>												
	Chimie du solide et complexes TP de chimie inorganique 3			B. Bureau, S. Députier S. Députier	T CC	ECRIT TP	2h00	T T	ECRIT ECRIT	2h00	7	7	Session 1 = (5T+2CC)/7 Session 2 = MAX((5T+2CC)/7) ; T)
<b>S5CMOP1U</b>	<b>UE03 Chimie moléculaire 1</b>												
	Chimie organique générale TP de chimie moléculaire 1 CC Chimie organique générale			D. Lorcy F. Mongin D. Lorcy	T CC1 CC2	ECRIT TP ECRIT	2h00	T T T	ECRIT ECRIT ECRIT	2h00	7	7	(4T+2CC1+CC2)/7

CODE VET : (préciser)

SL0123/171

DIPLOME : (choisir)

Licence

ANNEE : (choisir)

3ème année

DOMAINE : (choisir)

STS

MENTION : (préciser)

Chimie

RESPONSABLE : Laurent CALVEZ

RESPONSABLE : Laurent CALVEZ, François CARREAUX

Code	Blocs de compétences / Unités d'Enseignements /Matières	Composantes Financière- <b>F</b> Organisatrice- <b>O</b> Associée- <b>A</b>	Mutualisation (préciser avec quelle(s) formation(s))	Responsable de l'enseignement	1 <sup>ère</sup> session = S1			2 <sup>ème</sup> session = S2 (pas de 2ème session si CC intégral)			Coef	ECTS	Règles de calcul donnant la note finale /20
					Nature (1)	Forme (2)	Durée	Nature (1)	Forme (2)	Durée			
<b>S5CHIM5S</b>	<b>SEMESTRE 1</b>				choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir			
<b>S5CTANAU</b>	<b>UE04 Techniques d'analyses</b>										6	6	Session 1 = (CC+T)/2 Session 2 = (T1+T2)/2
S5CTACMT	Caractérisation de molécules fonctionnelles			L. Norel	CC	ECRIT	2h00	T1	ECRIT	2h00			
S5CTATST	Techniques de séparation, technique de diffraction et analyse thermique			J. P. Bazureau, O. Hernandez, R. Lebullenger	T	ECRIT	2h00	T2	ECRIT	2h00			
	<b>UE 06 Ouverture (1 choix parmi 4)</b>												
<b>S5PCINDU</b>	<b>UE Chimie industrielle</b>			J. Troles	CC1	ECRIT		T	ORAL		3	3	$S1 = S2 = (((CC1+CC2)/2)+3T)/4$
					CC2	ECRIT							
					T	ECRIT							
<b>S5PCENVU</b>	<b>UE Environnement</b>			O. Mongin	CC	ECRIT		T	ORAL		3	3	Session 1 = (3T+CC)/4 Session 2 = MAX(T ; (3T+CC)/4)
					T	ECRIT	2h00						
<b>S5PCSENU</b>	<b>UE Les Sens</b>			P. Bauchat, M. Servol	CC1	ECRIT		T1	ORAL		3	3	$S1=(CC1+CC2+2T)/4$ $S2=\max((CC1+CC2+2T1)/4, T1)$
					CC2	ECRIT							
					T	ECRIT							
<b>S5PCMAVU</b>	<b>UE Matériaux avancés pour l'énergie</b>			M. Guilloux-Viry	CC1	ECRIT		T	ORAL		3	3	$S1=S2=(1,5T+((CC1+CC2)/2))/2,5$
					CC2	ECRIT							
					T	ECRIT							

(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**

ANNEE : (choisir)

**3ème année**

DOMAINE : (choisir)

**STS**

MENTION : (préciser)

**Chimie**

PARCOURS: (préciser)

RESPONSABLE : **Laurent CALVEZ**

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 <sup>ère</sup> session = S1			2 <sup>ème</sup> session = S2 (pas de 2ème session si CC intégral)			Coef	ECTS	Règles de calcul donnant la note finale /20
					Nature (1)	Forme (2)	Durée	Nature (1)	Forme (2)	Durée			
<b>S6CHIM6S</b>	<b>SEMESTRE 2</b>				choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir			
	<b>UE OBLIGATOIRES</b>												
<b>S6C1CINU</b>	<b>UE01 Chimie inorganique 4</b>												
	Chimie des éléments et magnétisme			D. Le Coq, O. Cadot	T	ECRIT	2h00	T	ECRIT	2h00	5	5	Session 1 = (T+CC)/2 Session 2 = MAX((2T+CC)/3 ; T)
	TP de chimie inorganique 4			S. Députier	CC	TP							
<b>S6C2CP3U</b>	<b>UE02 Chimie Physique 3</b>												
S6C2CINT	Cinétique			S. Rigaut	T1	ECRIT	2h00	T1	ECRIT	2h00	7	7	(2T1+2T2+CC1+CC2)/6
	TP de cinétique			H. Akdas-Kllig	CC1	TP							
S6C2ELET	Electrochimie			J. P. Hurvois	T2	ECRIT	2h00	T2	ECRIT	2h00			
	TP d'électrochimie			S. Golhen	CC2	TP							
<b>S6C3CP4U</b>	<b>UE03 Chimie physique 4</b>												
	Chimie quantique			A. Fihey	T	ECRIT	2h00	T	ECRIT	2h00	5	5	(3T+CC1+CC2+2CC3+CC4)/8
	TP de chimie quantique			A. Fihey	CC1	TP							
	CC de chimie quantique			A. Fihey	CC2	ECRIT							
	Informatique			Y. Molard	CC3	TP							
	Bibliographie			P. Bauchat	CC4	ECRIT							

CODE VET : (préciser)

SL0123/171

DIPLOME : (choisir)

Licence

ANNEE : (choisir)

3ème année

DOMAINE : (choisir)

STS

MENTION : (préciser)

Chimie

RESPONSABLE : Laurent CALVEZ

RESPONSABLE : Laurent CALVEZ, François CARREAUX

Code	Blocs de compétences / Unités d'Enseignements / Matières	Composantes Financière- <b>F</b> Organisatrice- <b>O</b> Associée- <b>A</b>	Mutualisation (préciser avec quelle(s) formation(s))	Responsable de l'enseignement	1 <sup>ère</sup> session = S1			2 <sup>ème</sup> session = S2 (pas de 2ème session si CC intégral)			Coef	ECTS	Règles de calcul donnant la note finale /20
					Nature (1)	Forme (2)	Durée	Nature (1)	Forme (2)	Durée			
<b>S6CHIM6S</b>	<b>SEMESTRE 2</b>				choisir	choisir	choisir	choisir	choisir	choisir			
<b>S6C4CM2U</b>	<b>UE04 Chimie Moléculaire 2</b>												
	Chimie des polymères et Chimie organométallique			E. Kirillov, C. Darcel	T	ECRIT	2h00	T	ECRIT	2h00	7	7	(2T+CC)/3
	TP de chimie moléculaire			P. Even-Hernandez	CC	TP							
<b>S6C5ANGU</b>	<b>UE05 Langue vivante 1 : Anglais</b>			(SCELVA) N. Cloarec	CC	ECRIT					3	3	CC
<b>S6C6LABU</b>	<b>UE06 Formation pratique en laboratoire</b>			P. Even-Hernandez	CC	TP					3	3	CC
	<b>UE07 Option facultative</b>												
<b>S6C7LV2X</b>	<b>Langue vivante 2 :</b>												
S6C7SPAU	Espagnol			(SCELVA) A. Nunez-Ronchi	CC	ECRIT					0	0	CC
S6C7ALLU	Allemand			(SCELVA) A. Nunez-Ronchi	CC	ECRIT					0	0	CC
<b>S6CSPOBU</b>	<b>Sport</b>										0	0	
<b>SBAZOL1U</b>	<b>ZoLiLaPlot niveau 1</b>	SPMCursusIde@I	L3/Masters SPM	Franck THIBAULT							0	1,5	S=(CC1+CC2+CC3+CC4)/4
SBAZO11M	module initiation à Zotero				CC1	FOAD							
SBAZO12M	module initiation à Linux				CC2	FOAD							
SBAZO13M	module initiation à LateX				CC3	FOAD							
SBAZO14M	module initiation à QtGrace				CC4	FOAD							

(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:	<b>VISA</b> Directeur.trice de la composante	<b>Décision du Conseil d'Université</b>
---------------------------------------------------------	-------------------------------------------------	-----------------------------------------

<b>Modalités de Contrôle des Connaissances et des Compétences</b>
-------------------------------------------------------------------

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

**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	<b>VISA</b>	<b>Décision du Conseil d'Université</b>
Signature du Responsable de la formation:	Directeur.trice de la composante	