

**Modalités de Contrôle des Connaissances et des Compétences**

CODE VET : (préciser) **SL0112/171**  
 DIPLÔME : (choisir) **Licence**  
 DOMAINE : (choisir) **STS**

ANNEE : (choisir) **2ème année**  
 MENTION : (préciser) **Chimie**  
 PARCOURS: (préciser) **Chimie**

RESPONSABLE : **LAURENT CALVEZ**  
 RESPONSABLE : **LUCIE NOREL**

Code	Blocs de compétences / Unités d'Enseignements /Matières	Composante financant l'enseignement	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>S3CHIS3S</b>	<b>SEMESTRE 1</b>												
	<b>UE OBLIGATOIRES OU TRONC COMMUN</b>												
<b>S3C10M3U</b>	<b>UE01 Outils Mathématiques 3</b>	MATHS	L2 C, P, PC, SPI, GS, Défi	J. Shih	CC	ECRIT					3	3	$S1 = \max((CC+T)/2, T)$ $S2 = T$
					T	ECRIT	2h00	T	ECRIT	2h00			
<b>S3C3CINU</b>	<b>UE03 Chimie Inorganique 1</b>	SPM	L2 C, Défi	S. Golhen	CC1	ECRIT	1h00				7	7	$S1 = S2 = \max[(CC1+CC2+2T)/4 ; (CC2+3T)/4]$
					CC2	TP							
					T	ECRIT	2h00	T	ECRIT	2h00			
<b>S3C4PCHU</b>	<b>UE04 Physico-Chimie</b>	SPM	L2 C, Défi								7	7	$S1 = S2 = (CC1+(CC2+CC3)/2+3CT)/5$
	Chimie théorique			S. Kahlal	CC1	ECRIT							
	Thermodynamique			H. Oudadesse	CC2	ECRIT							
	Thermodynamique			H. Oudadesse	CC3	TP							
	Chimie théorique + Thermodynamique				T	ECRIT	3h00	T	ECRIT	3h00			
<b>S3C5CO1U</b>	<b>UE05 Chimie Organique 1</b>	SPM	L2 C, Défi	S. Rigaut	CC1	ECRIT	1h00				7	7	$S1 = S2 = \max[(CC1+CC2+2T)/4 ; (CC2+3T)/4]$
					CC2	TP							
					T	ECRIT	2h00	T	ECRIT	2h00			

UE 02 Compléments scientifiques 1 et 2 (2 choix parmi 4)													
S3NCMC1U	Complément Mécanique 1 : Résistance et Sciences des matériaux	SPM	L2 C, P, PC, GS, Défi	L. Blanchard	T	ECRIT	1h30				3	3	S1 = (CC1+T)/2 ; S2=T
				F. Celarie	CC1	ECRIT	1h	T	ECRIT	1h30			
S3NCPY1U	Complément Physique 1 Thermodynamique	SPM	L2 C, PC, SPI, Défi	I. Sims	CC1	ECRIT	1h00				3	3	(max(CC1,CC2)*0.4 + min(CC1,CC2)*0.1 + CC3*0.5)
					CC2	ECRIT	1h00						
					CC3	ECRIT	1h00						
S3NCST1U	Complément Sciences de la Terre 1 Diffusion en Sciences de le Terre	OSUR	L2 C, PC, SPI, Défi	F. Moreau	CC	ECRIT		T	ORAL	0h30	3	3	S1 = CC S2 = max(CC,T)
S3NCSV1U	Complément Sciences de la Vie 1 Enzymologie et interactions Biomoléculaires	SVE	L2 C, PC, SPI, Défi	L. Duchesne	CC	TP					3	3	S1 = S2 = (3T+CC)/4
					T	ECRIT	2h00	T	ECRIT	2h00			

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

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

**Modalités de Contrôle des Connaissances et des Compétences**

CODE VET : (préciser)	<b>SL0112/171</b>	ANNEE : (choisir)	<b>2ème année</b>	RESPONSABLE :	<b>LAURENT CALVEZ</b>
DIPLÔME : (choisir)	<b>Licence</b>	MENTION : (préciser)	<b>Chimie</b>	RESPONSABLE :	<b>LUCIE NOREL</b>
DOMAINE : (choisir)	<b>STS</b>	PARCOURS : (préciser)	<b>Chimie</b>		

Code	Blocs de compétences / Unités d'Enseignements / Matières	Composante financant l'enseignement	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>S4CHIS4S SEMESTRE 2</b>													
<b>UE OBLIGATOIRES OU TRONC COMMUN</b>													
<b>S4N1OM4U</b>	<b>UE01 Outils Mathématiques 4</b>	MATHS	L2 C, P, PC, SPI, GS, Défi	K. Bekka	CC	ECRIT					3	3	$S1 = S2 = \max(T, (CC+T)/2)$
					T	ECRIT	2h00	T	ECRIT	2h00			
<b>S4N2ANGU</b>	<b>UE02 Langue vivante 1</b>	SCELVA	L2 C, P, PC, SPI, GS, Défi	D. Gerault	CC	ECRIT + ORAL	1h30	Note reportée			3	3	$S1 = CC$
<b>S4C4CI2U</b>	<b>UE04 Chimie inorganique 2</b>	SPM	L2 C, PC, Défi	R. Lebullenger	CC1	ECRIT	1h00				6	6	$S1 = S2 = \max\{[(CC1+2CC2+3CT)/6; (CC2+2CT)/3]\}$
					CC2	TP	2h30						
					T	ECRIT	2h00	T	ECRIT	2h00			
<b>S4CMCI2U</b>	<b>UE05 Chimie Industrielle</b>	SPM	L2 C, PC, Défi	P. Bauchat							6	6	$S1 = S2 = \max\{[(CC1+CC2+CC3+CC4)/4+P+3CT]/5; [(CC2+CC4)/2+P+3CT]/5\}$
	Chimie industrielle minérale				CC1	ECRIT							
	Chimie industrielle minérale				CC2	TP							
	Chimie industrielle organique				CC3	ECRIT							
	Chimie industrielle organique				CC4	TP							
	Projet "Challenge en L2"				P	Projet							
	Chimie minérale + chimie organique				T	ECRIT	2h00	T	ECRIT	2h00			
<b>S4C6CO2U</b>	<b>UE06 Chimie Organique 2</b>	SPM	L2 C, Defi	F. Mongin	CC1	ECRIT	1h00				6	6	$S1 = S2 = \max\{[(CC1+2CC2+3T)/6; (CC2+2T)/3]\}$
					CC2	TP							
					T	ECRIT	2h00	T	ECRIT	2h00			

UE03 Complément scientifique obligatoire 3													
S4CPPY2U	Complément physique 2 : Ondes et Electromagnétisme	SPM	L2 C, ST, L2 SPI, Défi	F. Thibault	CC1	ECRIT	1h00				3	3	$S1=(CC1+CC2)/2$ ou $(CC1+CC2+CC3)/3$
					CC2	ECRIT	1h00						
					CC3	DM	1h00						
UE03 Complément scientifique 4 (1 choix)													
S4NCMC2U	Complément mécanique 2 : Mécanique des fluides	SPM	L2 C, P, PC, GS, Défi	L. Blanchard	T	ECRIT	2h00	T	ECRIT	2h00	3	3	$S1=S2=T$
S4NCSV2U	Complément Sciences de la Vie 2 : Biochimie structurale et Biologie moléculaire	SPM	L2 C, PC, SPI	S. Chevance	CC	TP					3	3	$S1 = (3T+CC)/4$ $S2 = T$
					T	ECRIT	1h30	T	ECRIT	0h30			
UE07 Option facultative											ECTS	Voir modalités particulières	
S4FADM1U	Découverte des métiers de l'enseignement (DME)		L1 BECV, L1 PCGS, L2 PCGS	C. Lecomte	CC	ECRIT + PROJET		T	ECRIT	1h30	0	3	$S1 = CC$ $S2 = \max[T, CC]$
S4FALV2X	Langue vivante 2 :		L2 C, P, PC, SPI, GS, Défi										
S4FASPAU	Espagnol	SCELVA		A. Nunez Ronchi	CC	ECRIT + ORAL					0	3	$S1 = CC$
S4FAGERU	Allemand	SCELVA		A. Nunez Ronchi	CC	ECRIT + ORAL					0	3	$S1 = CC$
S4FSPB1U	Sport	SIUAPS	L2 C, P, PC, SPI, GS, Défi	A. Guilloret	CC	TP	1h30				0	3	$S1 = CC$

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

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

Rennes, le	15/04/2022	<b>VISA</b>	<b>Décision du Conseil d'Université</b>
Signature du Responsable de la formation:		Directeur.trice de la composante	

**Modalités de Contrôle des Connaissances et des Compétences**

CODE VET : (préciser)

**SL0112/171**

DIPLÔME : (choisir)

**Licence**

ANNEE : (choisir)

**2ème année**

DOMAINE : (choisir)

**STS**

MENTION : (préciser)

**Chimie**

RESPONSABLE :

**LAURENT CALVEZ**

PARCOURS: (préciser)

RESPONSABLE :

**LUCIE NOREL**

**MODALITES PARTICULIERES DE LA FORMATION**

Remarque particulière concernant les UEs facultatives :

Le choix d'une UE facultative 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  $N = N0 + 1x(B - 10)/20$  où B désigne la note finale sur 20 attribuée à l'activité bonifiée.

Complément physique 2 en CCI:

Le CC1 portera sur la 1ère partie du cours (électro/magnétostatique), le CC2 portera sur la seconde partie du cours (ondes), le CC3 sera proposé à tous les étudiants qui souhaiteront s'y présenter. Il portera sur les 2 parties du cours.

Dans ce cas sa note sera alors:  $(CC1+CC2+CC3)/3$ . Sinon sa note sera  $(CC1+CC2)/2$ .

La formule permettra de juger de l'ensemble du travail d'un(e) étudiant(e) en respectant le principe de seconde chance. Le contrôle CC3 pourra être organisé pendant la session des terminaux (sans gêner le calendrier officiel de ceux-ci), en tout cas avant le jury de 1ère session.

Rennes, le Signature du Responsable de la formation:	<p style="text-align: center;"><b>VISA</b></p> Directeur.trice de la composante	<p style="text-align: center;"><b>Décision du Conseil d'Université</b></p>
---	---	--