

MCCC 2026-2027 - Licence 2^{ème} année - CHIMIE (votées CG et CFVU)

Description UE						Matière					MCC												
Obligatoire / Facultatif	Sem.	Nom de l'UE	Responsable	ECTS	CNU	Nom (code)	Description		Présentiel Etudiant (h)	Mutualisation	CC ou CT	Session 1				Session 2				Report			
												Epreuve	Durée	Coeff	Calcul note	Epreuve	Durée	Coeff	Calcul note				
Opt : 1 UE parmi 2	3	OSMP	M. Soubrand	3	PRO	PPP	CM	0	9	Transverse		Soutenance orale (S)		2	(2S + TP)/3	Soutenance orale (S)		2	(2S + TP)/3	Capitalisat° si S >= 14 - report si S >= 10			
							TD	9															
							TP	0															
						Réseaux sociaux / CV	CM	0	3				Présence obligatoire							(2S + TP)/3			(2S + TP)/3
							TD	3															
							TP	0															
						Portefeuille expérience et compétence	CM	0	4.5			TP (cpte-rendu)		1	TP (cpte-rendu)		1	si TP >=10					
		TD	0																				
TP	4.5																						
		i-MEEF INSPE																					
O	3	Maths pour la physique et la chimie 2	C. Chenavier	3	25	Maths pour la physique et la chimie 2	CM	9	27	L2-PC et L2-P	CC	Écrit : E	1h30	3	0,6*E+0,4*TP	Ecrit	1h30	1	E				
							TD	12															
							TP	6															
O	3	Electrostatique, magnétostatique et induction	C. Darraud	6	G09	Electrostatique	CM	4.5	18	L2-Chimie et L2-P	CC	CCE	1h30	0,33	(CCE + CCM + CCI)/3	Ecrit E	1h	1	(E+I+M)/3	report si >=10			
							TD	13.5															
							TP	0															
			C. Champeaux			Magnétostatique	CM	6	18	L2-Chimie et L2-P		CCM	1h30	0,33		Ecrit I	1h	1		report si >=10			
							TD	12															
							TP	0															
			Induction			CM	6	18	L2-Chimie et L2-P	CCI		1h30	0,33	Ecrit M		1h	1	report si >=10					
						TD	12																
						TP	0																
O	3	Energétique 2	H Ageorges	3	62	Energétique 2	CM	9	27	L2-PC et L2-P	CC	Écrit (E1)	1h	1	(E1+2*E2)/3	Écrit (E)	1h30		E				
							TD	18															
							TP	0															
O	3	Réactivité chimique et cinétique 1	F. Rémondière	3	G07	Réactivité chimique et cinétique 1	CM	12	27	L2-PC	CC	Écrit : E1	1h30	2	(2.E1+2.E2+TP)/5	Ecrit : E	2h	4	(4.E+O/TP)/5	O/TP=TP si TP>=10			
							TD	9															
							TP	6															
O	3	Chimie organique 2 - Introduction à la chimie organique	V. Chaleix	3	32	Chimie organique 2	CM	12	27	L2-PC, L2-SVT BCE et BCP concours	CC ou C	CR de TP : TP	1h00	1	N=(E1+2E2+TP)/4	Oral (ou TP) :	1	N={3E'+TP)/4	O=TP si note>=10				
							TD	9															
							TP	6															
O	3	Etats de la matière	S. Foucaud	6	G07	Etat de la matière	CM	30	54	L2-PC	CC	Écrit E	2h	4	(4*E+TP)/5	Écrit E	2h	1	(4*E+TP)/5 si TP ≥ 10, sinon E	si TP ≥ 10			
							TD	18															
							TP	6															
1 UE au choix	3	Traitement informatique des données	T. Vaccon	3	G05	Traitement informatique des données	CM	6	27	L2-Math, Physique, Chimie, PC, CC	CC	Écrit: E	1h	0,67	0,67E + 0,33TP	Ecrit : E	1h	1	E'				
							TD	6															
							TP	15															
	3	Complément d'optique	A. Desfarges	3	30	Complément d'optique	CM	10,5	27	L2-PC		Écrit	1h30	7	(7E+3TP)/10	Écrit	1h30	7	(7E+3O)/10	O=TP si note>=10			
							TD	10,5															
							TP	6															

Description UE						Matière				MCC													
Obligatoire / Facultatif	Sem.	Nom de l'UE	Responsable	ECTS	CNU	Nom (code)	Description		Présentiel Etudiant (h)	Mutualisation	CC ou CT	Session 1				Session 2				Report			
												Epreuve	Durée	Coeff	Calcul note	Epreuve	Durée	Coeff	Calcul note				
O	4	OSMP 4 Anglais 2	R. Gouttefangeas E. Mazin-Jamet	3	LANS	Anglais 2	CM	0	33	Transverse	CC	Ecrit 1/ecrit 2	1h/1h	70%	N=(0,7*(E1+E2) + 0,3*(O1+O2))/2	ecrit E'	1h	1	N=E'				
						TD	33						oral 1/oral 2	10mn/10mn		30%							
						TP	0																
O	4	Mécanique des fluides	C. Champeaux	3	62	Mécanique des fluides	CM	9	27	L2-PC	CC	Ecrit: E	1h30	3	N = (3*E+TP)/4	Ecrit: E'	1h30	1	N=E'				
						TD	9																
						TP	9						TP	CC		1							
O	4	Chimie des solutions 2	T. Le Guet	3	32	Chimie des solutions 2	CM	10.5	27	L2-SVT BCE, BCP concours B et BOPE	CC	Ecrit E1	1h00	2	N=(2E1+2E2+TP)/5	Ecrit E1	1h00	2	N=(2E1+2E2+TP)/5 ou (E1+E2)/2	E1 si note ≥10 E2 si note ≥10 TP si note ≥10			
						TD	10.5						Ecrit E2	1h00		2							
						TP	6						TP (CC)			1							
O	4	Chimie organique 3 - Chimie organique polyfonctionnelle	V. Sol	6	32	Chimie organique 3	CM	18	54	L2-PC, L2-SVT BCE et BCP concours B	CC	Ecrit E1	1h	1	N = 0,25E1 + 0,5E2 + 0,25TP	Ecrit E	2h	3	N=(3E+O)/4	report CR session 1 si CR≥10 alors N=(3E+CR)/4			
						TD	18						Ecrit E2	1h30		2							
						TP	18						CR de TP			1					Oral de TP O	1	
O	4	Chimie inorganique 1 - Elements des blocs s et p	I. Julien	6	33	Chimie inorganique 1	CM	21	54	L2-PC	CT	Ecrit E	1h30	3	N=(3E+CR)/4	Ecrit E	1h30	3	N=(3E+O)/4	report CR session 1 si CR≥10 alors N=(3E+CR)/4			
						TD	12						CR de TP			1					Oral de TP O	1	
						TP	21																
O	4	Caractérisations spectroscopiques 1 et méthodes de séparation	C. Damia	3	32/33 (G07)	Caractérisations spectroscopiques 1	CM	9	15	L2-PC et L2-SVT-BCE	CC	Ecrit E1	1h	1	N=(E1+E2+4E3)/6	Ecrit E	2h	1	N=E				
							TD	6				Ecrit E2	1h	1									
							TP	0															
						Méthodes de séparation	CM	7,5	13,5	L2-PC et L2-SVT-BCE		Ecrit E3	2h	4									
							TD	6															
O	4	Introduction à la chimie de l'environnement	M. Rabiet N. Villandier	3	32	Introduction à la chimie de l'environnement	TP	0															
							CM	9	27	non	CC	Ecrit E1	1h	1,5	N=(1,5E1+1,5TP1+2E2+1TP2)/6	Ecrit E1	1h	1,5	N=(1,5E1+1,5TP1+2E2+1TP2)/6	E1≥10			
							TD	7,5				Ecrit E2	1h	2		Ecrit E2	1h	2		E2≥10			
							TP	10,5				CR de TP 1		1,5		Oral si TP 1<10		1,5		TP1≥10			
												CR de TP 2		1		Oral si TP 2<10		1		TP2≥10			
O	4	Introduction à la science des matériaux	S. Foucaud	3	33	Introduction à la science des matériaux	CM	15	27	L2-PC	CT	Ecrit E	1h30	3	N=(3E+CR)/4	Ecrit E	1h30	3	N=(3E+O)/4	report CR session 1 si CR≥10 alors N=(3E+CR)/4			
							TD	0															
							TP	12				CR de TP		1		Oral de TP O		1					

MCCC 2026-2027 - Licence 3^{ème} année - CHIMIE-Chimie Environnement (votées CG du 2 septembre 2026 et CFVU)

Description UE						Matière				MCC													
Obligatoire / Facultatif	Sem.	Nom de l'UE	Responsable UE	ECTS	CNU	Nom (code)	Description		Présentiel Etudiant (h)	Mutualisation	CC ou CT	Session 1				Session 2				Report			
												Epreuve	Durée	Coeff	Calcul note	Epreuve	Durée	Coeff	Calcul note				
O	5	Structure de la matière 2 - Atomistique	A. Berghout	3	33	Structure de la matière 2	CM	18	30	L3-Chimie-MAT et L3-PC	CC	Ecrit E1	1h	1	N=(E1 + 2 E2)/3	Ecrit E	1h30	1	N=E				
						TD	12					Ecrit E2	1h30	2									
						TP	0																
O	5	Thermochimie 2 - Equilibre chimique	E. Champion	3	31	Thermochimie 2	CM	16.5	30	L3-Chimie-MAT et L3-PC	CC	Ecrit E1	1h	1	N=(E1 + E2)/2	Ecrit	1h30	1	N=E				
						TD	13.5					Ecrit E2	1h	1									
						TP	0																
O	5	Chimie inorganique 2 - Element du bloc d	I. Julien	3	33	Chimie inorganique 2	CM	15	30	L3-Chimie-MAT et L3-PC	CC	Ecrit E	1h30	3	N =(3E+CR)/4	Ecrit E'	1h30	3	N=(3E+O)/4	report CR session 1 si CR≥10 alors N=(3E+CR)/4			
						TD	6					Cptes rendus de TP CR		1		Oral de TP O		1					
						TP	9																
.5	5	Caractérisations spectroscopiques 2	C. Damia	3	32/33 (G07)	Caractérisations spectroscopiques 2	CM	7.5	30	L3-Chimie-MAT et L3-SVT-BCE	CC	Ecrit E1	1h	1	N=(E1+E2+4*E3)/6	Ecrit E	2h	1	N=E				
						TD	7.5					Ecrit E2	1h	1									
						TD	7.5 (en demi groupes)					Ecrit E3	2h	4									
						TD	7.5 (en autonomie)																
O	5	Chimie des solutions 3	S. Simon	4.5	32	Chimie des solutions 3	CM	23	44	L3-SVT-BCE	CC	Ecrit 1 E1	1h	1	N=(E1 + 2 E2)/3	Ecrit E	2h	1	N=E'				
						TD	21					Ecrit 2 E2	2h	2									
						TP	0																
O	5	Chimie organique 4 - Chimie organique approfondie 1	R. Zerrouki	3.5	32	Chimie organique 4	CM	14	35	L3-SVT-BCE	CT Ecrit CC TP	Ecrit E1	1h30	7	N = (7E1 + 1E2 + 2TP)/10	Ecrit E	1h30	1	N=E				
						TD	12					Ecrit E2 (TP)	30 min	1									
						TP	9					TP (CR)		2									
O	5	Bases de biologie	G. Guibaud	4	32 et 66	Bases de biologie	CM	28	40	non	CC	Ecrit 1 (E1)	1 h	1	N = (E1 + QCM + E2)/3	Ecrit E	1h30	1	N = E				
						TD	12					QCM	35 min	1									
						TP	0					Ecrit 2 (E2)	1 h	1									
O	5	Projet 1	N. Villandier	3	32/33 (G07) et 66	Projet 1	CM	0	0	L3-Chimie-MAT et L3-SVT-BCE	CC	Rapport R		1	N=(R+S+P)/3	Rapport R		1	N=(R+S+P)/3 si P ≥ 10, sinon N=(R+S)/2	si R, S ou P ≥ 10			
						TD	30					Soutenance S		1		Soutenance S		1					
						TP	0					Participation P		1									
1 UE de spécialisation	5	Qualité des eaux	T. Le Guet	3	32 et 67	Qualité des eaux	CM	18	30	L3-SVT-BCE spé EE	CT	Ecrit 1 E	2h	3	N = (3E + TP)/4	Ecrit E	2h	3	N = (3E + TP)/4 ou N = E	Si TP≥10			
						TD	6					compte-rendu TP TP		1									
							TP	6															
	5	Chimie des substances naturelles 1	F. Brégier	3	32 et 66	Chimie des substances naturelles 1	CM	18	30	L3-SVT-BCE spé SN	CC	Ecrit 1 E1	1h	1	N = (E1 + 2E2 + TP)/4	Ecrit E'	2h	3	N = (3E + TP)/4 ou N = (3E' + O)/4	Si TP≥10			
							TD	6				Ecrit 2 E2	2h	2		Oral O si TP<10	1	Si TP<10					
TP							6	Comptes-rendus TP TP					1										

Description UE						Matière				MCC												
Obligatoire / Facultatif	Sem.	Nom de l'UE	Responsable UE	ECTS	CNU	Nom (code)	Description		Présentiel Etudiant (h)	Mutualisation	CC ou CT	Session 1				Session 2				Report		
												Epreuve	Durée	Coeff	Calcul note	Epreuve	Durée	Coeff	Calcul note			
Description UE						Matière				MCC												
Obligatoire / Facultatif	Sem.	Nom de l'UE	Responsable UE	ECTS	CNU	Nom (code)	Description		Présentiel Etudiant (h)	Mutualisation	CC ou CT	Session 1				Session 2				Report		
												Epreuve	Durée	Coeff	Calcul note	Epreuve	Durée	Coeff	Calcul note			
O	6	Anglais 3	R. Gouttefangeas - E. Mazin-Jamet	3	LANS	Anglais 3	CM	0	36	Transverse	CC	Ecrit 1 E1/Ecrit 2 E2	h30/1h30	60%	$N=(0,6*(E1+E2) + 0,4*(O1+O2))/2$	Ecrit E'	1h30	1	N=E'			
						TD	36	Oral 1/ oral 2				0mn/10mn	40%									
						TP	0															
O	6	Cinétique 2 - Catalyse homogène et hétérogène	A. Maître	3	33	Cinétique 2	CM	18	30	L3-Chimie-Mat	CC	Ecrit 1 E1	1h	1	$N = (E1+2E2)/3$	Ecrit E'	2h	1	N=E'			
						TD	12	Ecrit 2 E2				1h30	2									
						TP	0															
O	6	Chimie des solutions 4	S. Simon	3	32	Chimie des solutions 4	CM	9	31	L3-SVT-BCE	CC	Ecrit E	1h30	2	$N = (2E + TP)/3$	Ecrit E	1h30	2	$N = (2E + TP)/3$ ou N=E	Si TP≥10		
						TD	4.5	Comptes-rendus TP					1									
						TP	17.5															
O	6	Chimie organique 5 - Chimie organique approfondie 2	R. Zerrouki	3	32	Chimie organique 5	CM	15	30	L3-SVT-BCE	CT Ecrit CC TP	Ecrit E1	1h30	7	$N = (7E1 + 1E2 + 2TP)/10$	Ecrit E	1h30	1	N = E			
						TD	9	Ecrit E2 (TP)				30 min	1									
						TP	6	TP (CR)					2									
O	6	Microbiologie environnementale	I. Bourven	3	32	Microbiologie environnementale	CM	0	30	non	CC	Ecrit E (TD)	1h	0,5	$N = 0,5E+0,5TP$	Ecrit E (TD)	1 h		N = E			
						TD	17	TP (CR + Eval pdt TP)					0,5									
						TP	13															
O	6	Ecotoxicologie	G. Saladin	3	67	Ecotoxicologie	CM	15	30	L3-SVT-BCE et BOPE	CT Ecrit CC TP	Ecrit E	1h30	7	$N = (7E+3TP)/10$	Ecrit E	1h30	7	$N = (7E+3TP)/10$	Si TP≥10		
						TD	9	Comptes-rendus TP					3	Ecrit TP		30 min	3					
						TP	6															
O	6	Projet 2 et expérience professionnelle	N. Villandier	3	32/33 (G07) et 66	Projet 2	CM	0	0	L3-Chimie-MAT et L3-SVT-BCE	CC	Rapport R		1	$N1 = (R+S+P)/3$	Rapport R		1	$N1 = (R+S+P)/3$	si R, S ou P ≥ 10		
							TD	30				Soutenance S		1		Soutenance S		1				
							TP	0				Participation P		1		Oral de pratique P		1				
					PRO	Portefeuille expérience et compétence	CM	1.5	4.5			PEC		1	$N2 = PEC$ $N = (3*N1 + N2)/4$	PEC		1	$N2 = PEC$ $N = (3*N1 + N2)/4$	si PEC ≥ 10 si N1 ou N2 ≥ 10		
							TD	3														
							TP	5.5														
3 UE de spécialité EE	3	Equilibres calco-carboniques	F. Bordas	3	32	Equilibres calco-carboniques	CM	15	30	L3-SVT-BCE spé EE	CC	QCM	0,5 h	1	$N = (QCM + 2E)/3$	Ecrit	1h30	1	N = E			
							TD	15				Ecrit E	1h30	2								
							TP	0														
	3	Mobilité des micropolluants	R. Buzier	3	32	Mobilité des micropolluants	CM	15	30	L3-SVT-BCE spé EE et BOPE (option)	CC	QCM		1	$N = (QCM + 2E)/3$	Ecrit E'	1h30	1	N=E			
							TD	15				Ecrit (E)	1h30	2								
							TP	0														
	3	Hydrogéologie pédologie	M. Soubrand	3	35	Hydrogéologie pédologie	CM	12	27	L2-SVT-BCE, BGSTU et BOPE	CT	Ecrit	1h30	1	N=E	Ecrit E	1h30	1	N=E			
							TD	3														
							TP	12														
3 UE de spécialité SN	3	Chimie des substances naturelles 2	F. Brégier	3	32	Chimie des substances naturelles 2	CM	13.5	30	L3-SVT-BCE spé SN	CC				$N = (3E2 + TP)/4$	Ecrit E'	2h	3	$N = (3E' + TP)/4$ ou N = (3E' + O)/4	Si TP≥10 Si TP<10		
							TD	6				Ecrit 1 E1	2h	3		Oral O si TP<10		1				
							TP	10.5				TP		1								
	3	Chimie bio-organique	V. Sol	3	32	Chimie bio-organique	CM	15	30	L3-SVT-BCE spé SN	CT	Ecrit 1	1h30	1	N = E	Ecrit E'	1h30	1	N = E'			
							TD	15														
							TP	0														
	3	Stéréochimie	V. Chaleix	3	32	Stéréochimie	CM	18	30	L3-SVT-BCE spé SN, L3-PC (option)	CT	Ecrit E	1h30	1	N = E	Ecrit E	1h30	1	N = E			
							TD	12														
							TP	0														

MCCC 2026-2027 - Licence 3^{ème} année - CHIMIE -Science des Matériau x (votées CG du 2 septembre 2026 et CFVU)

Description UE						Matière				MCC																	
Obligatoire / Facultatif	Sem.	Nom de l'UE	Responsable UE	ECTS	CNU	Nom (code)	Description		Présentiel Etudiant (h)	Mutualisation	CC ou CT	Session 1				Session 2				Report							
												Epreuve	Durée	Coeff	Calcul note	Epreuve	Durée	Coef	Calcul note								
O	5	Structure de la matière 2 - Atomistique	A. Berghout	3	33	Structure de la matière 2	CM	18	30	L3-Chimie-CE et L3-PC	CC	Ecrit E1	1h	1	N=(E1 + 2 E2)/3	Ecrit E	1h30	1	N=E								
						TD	12	Ecrit E2				1h30	2														
						TP	0																				
O	5	Thermochimie 2 - Equilibre chimique	E. Champion	3	31	Thermochimie 2	CM	16.5	30	L3-Chimie-CE et L3-PC	CC	Ecrit E1	1h	1	N= (E1+E2)/2	Ecrit E	1h30	1	N=E								
						TD	13.5	Ecrit E2				1h	1														
						TP	0																				
O	5	Chimie inorganique 2 - Eléments du bloc d	I. Julien	3	33	Chimie inorganique 2	CM	15	30	L3-Chimie-CE et L3-PC	CC	Ecrit E	1h30	3	N =(3E+CR)/4	Ecrit E	1h30	3	N=(3E+O)/4	report CR session 1 si CR≥10 alors N=(3E+CR)/4							
						TD	6	Cptes rendus de TP CR					1				Oral de TP O				1						
						TP	9																				
O	5	Caractérisations spectroscopiques 2	C. Damia	3	32/33 (G07)	Caractérisations spectroscopiques 2	CM	7.5	30	L3-Chimie-CE et L3-SVT-BCE	CC	Ecrit E1	1h	1	N=(E1+E2+4*E3)/6	Ecrit E	2h	1	N=E								
							TD	7.5				Ecrit E2	1h	1													
							TD (en demi-groupe)	7.5				Ecrit E3	2h	4													
							TD (en autonomie)	7.5																			
O	5	Phénomènes de transfert	S. Goutier	3	62	Phénomènes de transfert	CM	15	30	L3-PC	CC	Ecrit E1	1h	1	N= (E1+2*E2)/3	Ecrit E	1h30	1	N=E								
						TD	15	Ecrit E2				1h30	2														
						TP	0																				
O	5	Cristallographie	O. Masson	3	33	Cristallographie	CM	15	30	non	CC	Ecrit E	1h30	3	N = (3E + O)/4	Ecrit E	1h30	3	N = (3E + O)/4	Report TP si O≥10							
							TD	9				Oral/Participation TP O		1		Oral de TP O		1									
							TP	6																			
O	5	Caractérisation microstructurale et analyse élémentaire	D. Hamani	3	33	Caractérisation microstructurale et analyse élémentaire	CM	15	26	non	CC	Ecrit E1	1h	1	N=(E1+2*E2+CR)/4	Ecrit E	1h30	3	N=(3*E+O)/4	Report TP si CR≥10							
							TD	3				Ecrit E2	1h30	1		TP	Oral	1									
							TP	8				Cpte rendu de TP CR		1													
O	5	Les minéraux d'origine naturelle	A. Gharzouni	3	33	Les minéraux d'origine naturelle	CM	15	30	non	CC	E	1h30	2	N=(2*E+TP)/3	E	1h30	2	N = (2*E+O)/3	Report de la note de TP si ≥ 10							
							TD	0				TP	Rapport + Soutenance	1		Oral TP O		1									
							TP	15																			
O	5	Introduction à l'élaboration des céramiques	R. Boulesteix	2	33	Introduction à l'élaboration des céramiques	CM	12	21	non	CC	Ecrit 1 E1	1h	1	N=(E1+E2+CR)/3	Ecrit E	1h30	2	N=(2E+O)/3	Report CR session 1 si CR ≥ 10 alors							
							TD	6				Ecrit 2 E2	1h	1		Oral TP O		1									
							TP	3				Rapport TP CR		1													
O	5	Complément d'outils mathématiques	O. Masson	1	33	Complément d'outils mathématiques pour la science des	CM	6	13.5	non	CC	Ecrit E	1h	2	N=(2*E+P)/3	Ecrit E	1h	1	N=(2*E+P)/3 si P≥10, sinon N=E	si P>=10							
							TD	7.5				Participation P		1													
							TP	0																			
O	5	Projet 1	D. Hamani	3	32/33 (G07) et 66	Projet 1	CM	0	0	L3-Chimie-CE et L3-SVT-BCE	CC	Rapport R		1	N=(R+S+P)/3	Rapport R		1	N=(R+S+P)/3 si P ≥ 10, sinon N=(R+S)/2	si R, S ou P ≥ 10							
							TD	30				Soutenance S		1		Soutenance S		1									
							TP	0				Participation P		1													

Description UE						Matière					MCC											
Obligatoire / Facultatif	Sem.	Nom de l'UE	Responsable UE	ECTS	CNU	Nom (code)	Description		Présentiel Etudiant (h)	Mutualisation	CC ou CT	Session 1				Session 2				Report		
												Epreuve	Durée	Coeff	Calcul note	Epreuve	Durée	Coeff	Calcul note			
O	6	Anglais 3	R. Gouttefangeas - E. Mazin-Jamet	3	LANS	Anglais 3	CM	0	36	Transverse Anglais	CC	Ecrit 1 E1/ écrit 2 E2	1h30/1h30	60%	N=(0,6*(E1+E2) + 0,4*(O1+O2))/2	Ecrit E	1h30	1	N=E			
						TD	36	Oral 1 O1/ Oral 2 O2				10mn/10mn	40%									
						TP	0															
O	6	Cinétique 2 - Catalyse homogène et hétérogène	A. Maître	3	33	Cinétique 2	CM	18	30	L3-Chimie-CE	CC	Ecrit 1 E1	1h	1	N=(E1 + 2 E2)/3	Ecrit E	2h	1	N=E			
						TD	12	Ecrit 2 E2				1h30	2									
						TP	0															
O	6	Bases de l'électrochimie	J.-R. Duclère	3	33	Bases de l'électrochimie	CM	18	30	L3-PC	CC	Ecrit 1 (E1)	1h	1	N=(E1+2E2)/3	Ecrit E	1h30	1	N=E			
						TD	12	Ecrit 2 (E2)				1h30	2									
						TP	0															
O	6	Introduction aux propriétés de la matière	J.-C. Orlanges	3	33	Introduction aux propriétés de la matière	CM	16	30	L3-PC	CC	Ecrit E1	2h	1	N=(E1+E2)/2	Ecrit E	2h	1	N=E			
						TD	14	Ecrit E2				2h	1									
						TP	0															
O	6	Equilibres et transformations dans les solides	I. Julien	6	33	Equilibres et transformations dans les solides	CM	30	60	non	CC	Ecrit E1	1h30	1,5	N=(1,5*E1+1,5*E2+CR)/4	Ecrit E	2h30	3	N=(3E+O)/4	si CR≥10 alors O=CR		
						TD	9	Ecrit E2				1h30	1,5	Oral de TP O			1					
						TP	21	Cpte rendu de TP CR					1									
O	6	Elaboration et caractérisation des matériaux	R. Boulesteix	9	33	Elaboration et caractérisation des matériaux	CM	21	91.5	non	CC	Ecrit E1	1h	1	N=(E1+E2+E3+1,5*CR +1,5*O)/6	Ecrit E	3h	2	N=(2E+O1+O2)/4	si CR ≥ 10 alors O1=CR, si O ≥ 10 alors O2=O		
						TD	22.5	Ecrit E2				1h	1	Oral de TP O1			1					
						TP	48	Ecrit E3				1h	1	Oral de TP DRX O2			1					
												Cpte rendu de TP CR		1,5								
												Oral/Participation TP DRX O		1,5								
O	6	Projet 2 et expérience professionnelle	D. Hamani	3	32/33 (G07) et 66	Projet 2	CM	0	0	L3-Chimie-CE et L3-SVT-BCE	CC	Rapport R		1	N1 = (R+S+P)/3	Rapport R		1	N1 = (R+S+P)/3	si R, S ou P ≥ 10		
						TD	30	Soutenance S					1	Soutenance S			1					
						TP	0	Participation P					1	Oral de pratique n			1					
					PRO	Portefeuille expérience et compétence	CM	1.5	4.5			PEC		1	N2 = PEC	PEC		1	N2 = PEC	si PEC ≥ 10		
						TD	3															
						TP	5.5															
															N = (3*N1 + N2)/4				N = (3*N1 + N2)/4	si N1 ou N2 ≥ 10		