

MCCC 2025-2026 - 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)			(2S + TP)/3	Soutenance orale (S)			(2S + TP)/3	Capitalisat° si S >= 14 - report si S >= 10					
							TD	9						2				2							
							TP	0																	
						Réseaux sociaux / CV	CM	0	3			Présence obligatoire													
							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	Ecrit : E	1h30	3	0,6*E+0,4*TP	Ecrit	1h30	1	E						
							TD	12																	
							TP	6				TP (cpte-rendu)		2											
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				interro	30 min												
							TP	0				Ecrit	1h												
			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				Écrit (E2)	1h30	2											
							TP	0																	
O	3	Réactivité chimique et cinétique 1	F. Rémondrière	3	G07	Réactivité chimique et cinétique 1	CM	12	27	L2-PC	CC	Ecrit : 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				Ecrit : E2	1h30	2											
							TP	6				CR de TP : TP		1		Oral (ou TP) :	1								
O	3	Chimie organique 2 - Introduction à la chimie organique polyfonctionnelle	V. Chaleix	3	32	Chimie organique 2	CM	12	27	L2-PC, L2-SVT BCE et BCP concours P	CC ou C	Ecrit: E1	1h00	1	N=(E1+2E2+TP)/4	Ecrit: E'	2h	3	N=(3E'+TP)/4	O=TP si note>=10					
							TD	9				Ecrit: E2	2h00	2											
							TP	6				CR de TP: TP		1		Oral: O									
O	3	Etats de la matière	S. Foucaud	6	G07	Etat de la matière	CM	30	54	L2-PC	CC	Ecrit E	2h	4	(4*E+TP)/5	Ecrit E	2h	1	(4*E+TP)/5 si TP ≥ 10, sinon E	si TP ≥ 10					
							TD	18				TP		1											
							TP	6																	
1 UE au choix	3	Traitement informatique des données	T. Vaccon	3	G05	Traitement informatique des données	CM	6	27	L1 Math, Physique, Chimie, PC, CC	CC	Ecrit: E	1h	0,67	0,67E + 0,33TP	Ecrit : E	1h	1	E'						
							TD	6																	
							TP	15				TP/projet		0,33											
	3	Complément d'optique	A. Desfarges	3	30	Complément d'optique	CM	10,5	27	L2-PC		Ecrit	1h30	7	(7E+3TP)/10	Ecrit	1h30	7	(7E+3O)/10	O=TP si note>=10					
							TD	10,5				CR de TP : TP		3		Oral (O)		3							
							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		
						TD	10.5						Ecrit E2	1h00		2	Ecrit E2	1h00		2	E2 si note ≥10	
						TP	6						TP (CC)			1					TP si note ≥10	
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														
							TP	0				Ecrit E2	1h	1								
						Méthodes de séparation	CM	7.5	13.5	L2-PC et L2-SVT-BCE												
							TD	6				Ecrit E3	2h	4								
							TP	0														
O	4	Introduction à la chimie de l'environnement	M. Rabiet N. Villandier	3	32	Introduction à la chimie de l'environnement	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 si E2<10	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						

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=(2E+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 + E2 + E3)/3	Ecrit E	1h30	1	N = E				
						TD	12						Ecrit 2 E2	35 min		1							
						TP	0						Ecrit 3 E3	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	Si TP≥10			
							TD	6				compte-rendu TP TP		1									
							TP	6													ou N = E		
	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	Si TP≥10			
							TD	6				Ecrit 2 E2	2h	2		Oral O si TP<10		1	ou N = (3E' + O)/4		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 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 par 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	PEC		1	N2 = PEC	si PEC ≥ 10
							TD	3												
							TP	5,5									N = (3*N1 + N2)/4			
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 micropollaunts	R. Buzier	3	32	Mobilité des micropollaunts	CM	15	30	L3-SVT-BCE spé EE et BOPE (option)	CC	QCM	0.5 h	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	Ecrit 1 E1	1h	1	N = (E1 + 2E2 + TP)/4	Ecrit E'	1h30	3	N = (3E' + TP)/4 ou N = (3E' + O)/4	Si TP≥10
							TD	6				Ecrit 2 E2	1h30	2		Oral O si TP<10		1		Si TP<10
							TP	10.5				TP								
	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												

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 de 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 N=(2E+CR)/2		
						TD	6	Ecrit 2 E2				1h	1	Oral TP O			1					
						TP	3	Rapport TP CR					1									
O	5	Complément d'outils mathématiques pour la science des	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. Orlianges	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 TP DRX O		30 min	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 P		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	