

MCC - 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			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	Transverse	Présence obligatoire														
						Portefeuille expérience et compétence	CM	0	4.5		TP (cpte-rendu)	1		TP (cpte-rendu)	1		si TP >=10								
		i-MEEF INSPE																							
O	3	Maths pour la physique et la chimie 2	H. Smati	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	Écrit	1h30	1	E						
						TD	9																		
						TP	9																		
												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	Écrit E	1h	1	(E+I+M)/3	report si >=10					
							TD	13.5				interro	30 min												
							TP	0				Écrit	1h												
												Magnétostatique	CM	6		18	L2-Chimie et L2-P	CCM		1h30	0,33	Écrit I	1h	1	report si >=10
												TD	12												
												TP	0												
												Induction	CM	6		18	L2-Chimie et L2-P	CCI		1h30	0,33	Écrit 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. Rémondrière	3	G07	Réactivité chimique et cinétique 1	CM	12	27	L2-PC	CC	Écrit : E1	1h30	2	(2.E1+2.E2+TP)/5	Écrit : E	2h	4	(4.E+O/TP)/5	O/TP=TP si TP>=10					
						TD	9																		
						TP	6																		
												CR de TP : 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	CC ou CT	Écrit: E1	1h00	1	N=(E1+2E2+TP)/4	Écrit: E'	2h	3	N=(3E'+TP)/4	O=TP si note>=10					
						TD	9																		
						TP	6																		
												CR de TP: TP	1												
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	M. Maria	3	G05	Traitement informatique des données	CM	6	27	L1 Math, Physique, Chimie, PC, GC	CC	Écrit: E	1h30	1	(E + 0,5 CC + 0,5 TP)/2	Écrit : E'	1h30	1	E'						
								TD				6													
								TP				15													
												TP/projet	TP	0,5											
		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+30)/10	O=TP si note>=10					
						TD	10,5																		
						TP	6																		
												CR de TP : TP	3												

O	4	OSMP 4 Anglais 2		3	LANS	Anglais 2	CM	0	33	Transverse	CC	Ecrit E	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												
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 $CR \geq 10$ alors $N=(3E+CR)/4$
							TD	18				Ecrit E2	1h30	2						
							TP	18				CR de TP		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 $CR \geq 10$ alors $N=(3E+CR)/4$
							TD	12				CR de TP		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				Ecrit E3	2h	4						
						Méthodes de séparation	CM	7.5	13.5	L2-PC et L2-SVT-BCE	CC									
TD	6																			
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 $CR \geq 10$ alors $N=(3E+CR)/4$
							TD	0				CR de TP		1						
							TP	12												

MCC - Licence 3ème année - CHIMIE -Science des Matériaux (votées CG 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 TD 12 TP 0	30	L3-Chimie-CE et L3-PC	CC	Ecrit E1 Ecrit E2	1h 1h30	1 2	$N=(E1 + 2 E2)/3$	Ecrit E	1h30	1	$N=E$	
O	5	Thermochimie 2 - Equilibre chimique	E. Champion	3	31	Thermochimie 2	CM 16.5 TD 13.5 TP 0	30	L3-Chimie-CE et L3-PC	CC	Ecrit E1 Ecrit E2	1h 1h	1 1	$N= (E1+E2)/2$	Ecrit E	1h30	1	$N=E$	
O	5	Chimie inorganique 2 - Eléments du bloc d	I. Julien	3	33	Chimie inorganique 2	CM 15 TD 6 TP 9	30	L3-Chimie-CE et L3-PC	CC	Ecrit E Cptes rendus de TP CR	1h30 1	3 1	$N =(3E+CR)/4$	Ecrit E' Oral de TP O	1h30 1	3 1	$N=(3E'+O)/4$	report CR session 1 si $CR \geq 10$ alors $N=(3E'+CR)/4$
O	5	Caractérisations spectroscopiques 2	C. Damia	3	32/33 (G07)	Caractérisations spectroscopiques 2	CM 15 TD 15 TP 0	30	L3-Chimie-CE et L3-SVT-BCE	CC	Ecrit E1 Ecrit E2 Ecrit E3	1h 1h 2h	1 1 4	$N=(E1+E2+4*E3)/6$	Ecrit E	2h	1	$N=E$	
O	5	Phénomènes de transfert	S. Goutier	3	62	Phénomènes de transfert	CM 15 TD 15 TP 0	30	L3-PC	CC	Ecrit E1 Ecrit E2	1h 1h30	1 2	$N= (E1+2*E2)/3$	Ecrit E	1h30	1	$N=E$	
O	5	Cristallographie	O. Masson	3	33	Cristallographie	CM 15 TD 9 TP 6	30	non	CC	Ecrit E Oral de TP O	1h30 1	3 1	$N = (3E + O)/4$	Ecrit E Oral de TP O	1h30 1	3 1	$N = (3E + O)/4$	Report TP si $O \geq 10$
O	5	Caractérisation microstructurale et analyse élémentaire	G. Trolliard	3	33	Caractérisation microstructurale et analyse élémentaire	CM 16 TD 6 TP 8	30	non	CC	Ecrit E1 Ecrit E2 Ecrit E3 Cpte rendu de TP CR	1h30 1h30 2h 1	1 1 1 1	$N=(E1+E2+E3+CR)/4$	Ecrit E TP	1h30 Oral	3 1	$N=(3*E+O)/4$	Report TP si $CR \geq 10$
O	5	Les minéraux d'origine naturelle	G. Trolliard	3	33	Les minéraux d'origine naturelle	CM 15 TD 0 TP 15	30	non	CC	E TP	1h30 Rapport + Soutenance	2 1	$N=(2*E+TP)/3$	E Oral TP O	1h30 1	2 1	$N = (2*E+O)/3$	Report de la note de TP si \geq
O	5	Introduction à l'élaboration des céramiques	R. Boulesteix	2	33	Introduction à l'élaboration des céramiques	CM 12 TD 6 TP 3	21	non	CC	Ecrit 1 E1 Ecrit 2 E2 Rapport TP CR	1h 1h 1	1 1 1	$N=(E1+E2+CR)/3$	Ecrit E Oral TP O	1h30 1	2 1	$N=(2E+O)/3$	Report CR session 1 si $CR \geq 10$ alors $N=(2E+CR)/3$
O	5	Complément d'outils mathématiques pour la science des matériaux	O. Masson	1	33	Complément d'outils mathématiques pour la science des matériaux	CM 4.5 TD 4.5 TP 0	9	non	CC	Ecrit E Participation P	1h 1	2 1	$N=(2*E+P)/3$	Ecrit E	1h	2	$N=(2*E+P)/3$ si $P \geq 10$, sinon $N=E$	si $P \geq 10$
O	5	Projet 1	D. Hamani	3	32/33 (G07) et 66	Projet 1	CM 0 TD 30 TP 0	0	L3-Chimie-CE et L3-SVT-BCE	CC	Rapport R Soutenance S Participation P	 1 1	1 1 1	$N=(R+S+P)/3$	Rapport R Soutenance S	 1 1	1 1	$N=(R+S+P)/3$ si $P \geq 10$, sinon $N=(R+S)/2$	si R, S ou $P \geq 10$

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	C.Brossard	3	LANS	Anglais 3	CM 0 TD 36 TP 0	36	Transverse Anglais	CC	Ecrit 1 E1/ écrit 2 E2 Oral 1 O1/ Oral 2 O2	1h30/1h30 10mn/10mn	60% 40%	$N=(0,6*(E1+E2) + 0,4*(O1+O2))/2$	Ecrit E'	1h30	1	N=E		
O	6	Cinétique 2 - Catalyse homogène et hétérogène	A. Maître	3	33	Cinétique 2	CM 18 TD 12 TP 0	30	L3-Chimie-CE	CC	Ecrit 1 E1 Ecrit 2 E2	1h 1h30	1 2	$N=(E1 + 2 E2)/3$	Ecrit E'	2h	1	N=E		
O	6	Bases de l'électrochimie	J.-R. Duclère	3	33	Bases de l'électrochimie	CM 18 TD 12 TP 0	30	L3-PC	CC	Ecrit 1 (E1) Ecrit 2 (E2)	1h 1h30	1 2	$N=(E1+2E2)/3$	Ecrit E'	1h30	1	N=E		
O	6	Introduction aux propriétés de la matière	J-C. Orlianges	3	33	Introduction aux propriétés de la matière	CM 16 TD 14 TP 0	30	L3-PC	CC	Ecrit E1 Ecrit E2	2h 2h	1 1	$N=(E1+E2)/2$	Ecrit E	2h	1	N=E		
O	6	Equilibres et transformations dans les solides	I. Julien	6	33	Equilibres et transformations dans les solides	CM 30 TD 9 TP 21	60	non	CC	Ecrit E1 Ecrit E2 Cpte rendu de TP CR	1h30 1h30	1,5 1,5	$N=(1,5*E1+1,5*E2+CR)/4$	Ecrit E Oral de TP O	2h30	3 1	$N=(3E+O)/4$	si CR ≥ 10 alors O=CR	
O	6	Elaboration et caractérisation des matériaux	R. Boulesteix	9	33	Elaboration et caractérisation des matériaux	CM 21 TD 22.5 TP 48	91.5	non	CC	Ecrit E1 Ecrit E2 Ecrit E3 Cpte rendu de TP CR Oral TP DRX O	1h 1h 1h 30 min	1 1 1 1,5 1,5	$N=(E1+E2+E3+1,5*CR+1,5*O)/6$	Ecrit E Oral de TP O1 Oral de TP DRX O2	3h 1 1	2 1 1	$N=(2E+O1+O2)/4$	si CR ≥ 10 alors O1=CR, si O ≥ 10 alors O2=O	
O	6	Projet 2 et expérience professionnelle	D. Hamani	3	32/33 (G07) et 66	Projet 2	CM 0 TD 30 TP 0	0	L3-Chimie-CE et L3-SVT-BCE	CC	Rapport R Soutenance S Participation P		1 1 1	$N1 = (R+S+P)/3$	Rapport R Soutenance S Oral de pratique P		1 1 1	$N1 = (R+S+P)/3$	si R, S ou P ≥ 10	
					PRO	CM 1.5 TD 3 TP 5.5	4.5					PEC		1	$N2 = PEC$	PEC		1	$N2 = PEC$	si PEC ≥ 10

MCC - Licence 3^{ème} année - CHIMIE-Chimie Environnement (votées CG 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 TD 12 TP 0	30	L3-Chimie-MAT et L3-PC	CC	Ecrit E1 Ecrit E2	1h 1h30	1 2	$N=(E1 + 2 E2)/3$	Ecrit E	1h30	1	N=E	
O	5	Thermochimie 2 - Equilibre chimique	E. Champion	3	31	Thermochimie 2	CM 16.5 TD 13.5 TP 0	30	L3-Chimie-MAT et L3-PC	CC	Ecrit E1 Ecrit E2	1h 1h	1 1	$N=(E1 + E2)/2$	Ecrit	1h30	1	N=E	
O	5	Chimie inorganique 2 - Element du bloc d	I. Julien	3	33	Chimie inorganique 2	CM 15 TD 6 TP 9	30	L3-Chimie-MAT et L3-PC	CC	Ecrit E Cptes rendus de TP CR	1h30 -	3 1	$N=(3E+CR)/4$	Ecrit E' Oral de TP O	1h30 -	3 1	$N=(3E+O)/4$	report CR session 1 si $CR \geq 10$ alors $N=(3E+CR)/4$
O	5	Caractérisations spectroscopiques 2	C. Damia	3	32/33 (G07)	Caractérisations spectroscopiques 2	CM 15 TD 15 TP 0	30	L3-Chimie-MAT et L3-SVT-BCE	CC	Ecrit E1 Ecrit E2 Ecrit E3	1h 1h 2h	1 1 4	$N=(E1+E2+4*E3)/6$	Ecrit E	2h	1	N=E	
O	5	Chimie des solutions 3	S. Simon	4.5	32	Chimie des solutions 3	CM 23 TD 21 TP 0	44	L3-SVT-BCE	CC	Ecrit 1 E1 Ecrit 2 E2	1h 2h	1 2	$N=(E1 + 2 E2)/3$	Ecrit E	2h	1	N=E'	
O	5	Chimie organique 4 - Chimie organique approfondie 1	R. Zerrouki	3.5	32	Chimie organique 4	CM 14 TD 12 TP 9	35	L3-SVT-BCE	CC	Ecrit E TP (CR)	1h30 -	7 3	$N = (7E + 3TP)$	Ecrit E	1h30	1	N=E	
O	5	Bases de biologie	G. Guibaud	4	32 et 66	Bases de biologie	CM 28 TD 12 TP 0	40	non	CC	Ecrit 1 E1 (TD) Ecrit 2 E2 (QCM) Ecrit 3 E3 (microbio + BV)	1 h 35 min 1 h	1 1 1	$N = (E1 + E2 + E3)/3$	Ecrit E	1h30	1	N = E	
O	5	Projet 1	N. Villandier	3	32/33 (G07) et 66	Projet 1	CM 0 TD 30 TP 0	0	L3-Chimie-MAT et L3-SVT-BCE	CC	Rapport R Soutenance S Participation P	- - -	1 1 1	$N=(R+S+P)/3$	Rapport R Soutenance S	- -	1 1	$N=(R+S+P)/3$ si $P \geq 10$, sinon $N=(R+S)/2$	si R, S ou $P \geq 10$
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	CC	Ecrit 1 E1	1h30	2	$N = (2E1 + 2E2 + TP)/5$	Ecrit E	2h	4	$N = (4E + TP)/5$ ou $N = E$	Si $TP \geq 10$
							TD 6				Ecrit 2 E2	1h30	2						
							TP 6				compte-rendu TP TP	-	1						
	5	Chimie des substances naturelles 1	F. Brégier	3	32 et 66	Chimie des substances naturelles 1	CM 18 TD 6 TP 6	30	L3-SVT-BCE spé SN	CC	Ecrit 1 E1 Ecrit 2 E2 Comptes-rendus TP TP	1h 2h -	1 2 1	$N = (E1 + 2E2 + TP)/4$	Ecrit E' Oral O si $TP < 10$	2h -	3 1	$N = (3E' + TP)/4$ ou $N = (3E' + O)/4$	Si $TP \geq 10$ Si $TP < 10$

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