

MODALITÉS DE CONTRÔLE DES CONNAISSANCES DES UE

COMPOSANTE :



Lic ou LPro ou M : Physique-Chimie

ANNÉE : L2

 SPECIALITE :
 PARCOURS :

SEMESTRE : S4

RÉGIME "ASSIDU"

CODE APOGEE	Nbre CREDITS	INTITULE DE L'UE	Nom du responsable de l'UE	MATIERES (type d'enseignement)	Poids dans l'UE	Type de Contrôle (2)	1ère SESSION			2ème SESSION			Modalités de conservation des notes de CC ou TP d'une session sur l'autre	
							Nbre Epreuves	Nature Epreuves (4)	Durée de l'épreuve	Proportion CC/ET (3)	Nbre Epreuves	Nature Epreuves (4)		Durée de l'épreuve
21CM42	5	Analyse structurale et réactivité des molécules organiques	Isabelle CANET Pascale MOREAU	1-CM/TD	0,75	CC							La note de TP est conservée en session 2 si elle est ≥ 10	
				2-TP		0,25	CC	1	E	2H	100%	1		E
21MP41	5	Calculs différentiels et intégral	Khalid LATRACH	1-CM/TD	1	CC	1	E		40%			Pas de conservation de la note de CC en session 2	
21IM46	5	Algorithmique et méthodes numériques	Patrice MALFREY Géraldine FAURE	1-CM/TD/TP	1	CC	1	TP		40%			Pas de conservation de la note de TP en session 2	
21PM48	5	Electronique appliquée et physique expérimentale (op)	Géraldine FAURE	Electronique appliquée	0,5	CC	1	M		50%			Conservation de la note de mémoire en session 2 si elle est ≥ 10	
				Physique expérimentale		0,5	CC	1	A		50%	1		O
21CM41	5	Chimie des eaux naturelles et des eaux de rejet (op)	Claude FORANO	1-CM/TD	0,35	CC	1	E	1H30	100%	1	E	2H	La note de TP est conservée en session 2 si elle est ≥ 10
				2-TP		0,65	CC	6	TP		100%			
21PM44	5	Matériaux et relations propriétés structure (op)	Jean-Luc GARDETTE	1-CM/TD	0,6	CC	1	E	2H	100%	1	E	2H	La note de CC est conservée en session 2 si elle est ≥ 10
				2-TP		0,4	CC	2	M+(M+O)		100%			
21PM46	5	Thermodynamique et physique quantique	Wolfram WOBROCK Géraldine FAURE	Thermodynamique	0,5	CC	1	E	1H	100%	1	E	1H	
				Physique Quantique		0,5	CC	1	E	1H	100%	1	E	
21CM44	5	Chimie organique expérimentale (op)	Olivier ROY	1-CM/TD	0,4	CC	1	E	1H30	100%	1	O	La note de CC est conservée en session 2 si elle est ≥ 10	
				2-TP		0,6	CC	2	M+TPtest		100%			
21KM42	5	Physique-chimie pluridisciplinaire 1	Olivier DESCHAMPS Laurence RODIER	Physique	0,67	CC	2	E+TP						
				Chimie		0,33	CC	1	E	1h	38%	1		E
21CM45	5	Génie chimique ou comment fonctionne une usine? (op)	Pascale HUSSON	1-CM/TD	1	CC	1	E		40%			La note de CC est conservée en session 2 si elle est supérieure à 10	
				2-TP		0,6	CC	1	E	2H	60%	1		E
21PM42	5	Approfondissements en sciences de la matière (op)	Isabelle CANET Pascal GAY	1-CM/TD	1	CC	2	E		50%			La note de CC est conservée en session 2 si elle est ≥ 10	
				2-TP		0,6	CC	1	E	2H	50%	1		E
21LM41	2,5	Langues					Voir annexes							
	2,5	PPP					Voir annexes							

 (1) Licence = S1, S2, S3, S4, S5, S6 ;
 Master = S1, S2, S3, S4

(2) CC = Contrôle Continu ; ET = Examen Terminal

(3) Pourcentage de la note de l'ensemble des CC, par rapport à la note de l'ensemble des ET, exemple : ET = 70% ; CC = 30%, quel que soit le nombre d'épreuves de CC et d'ET

(4) Nature des épreuves : E = écrit ; O = oral ; TD ; TP ; M = mémoire ; A = autre à préciser dans la rubrique "REMARQUES" ci-contre

* Si on choisit du CC pur, il faut au minimum 2 épreuves.

* La durée des épreuves ne concerne que les écrits des ET.

La nature et le nombre des épreuves ne concernent que les ET.

Si la durée des épreuves orales, et la nature et le nombre des épreuves de CC apparaissent dans le tableau, ces renseignements ne sont donnés qu'à titre purement indicatif.

REMARQUES

(noter ci-dessous toutes les précisions que vous jugerez utiles pour la compréhension du tableau)