

DESCRIPTIF DU COURS	
Objectif	<p>La chimie analytique permet de caractériser et de doser des espèces chimiques par des méthodes variées, chimiques, ou physico-chimiques soit-elle.</p> <p>Cette branche de la chimie joue un rôle essentiel dans le contrôle de la qualité des produits, qui est indispensable pour les industries chimiques, pharmaceutiques et alimentaires ; dans les problèmes d'environnement...</p>
Type Unité Enseignement	Unité méthodologique
Contenu succinct	
Crédits de la matière	4
Coefficient de la matière	2
Pondération Participation	25%
Pondération Assiduité	25%
Calcul Moyenne C.C	Assiduité et/ou participation 50%, compte rendu 50%
Compétences visées	Base de chimie des mélanges, d'autonomie dans ce domaine notamment dans la préparation des mélanges, la séparation et la caractérisation des composants d'un mélanges.

EVALUATION DES CONTROLES CONTINUS DE CONNAISSANCES							
PREMIER CONTROLE DE CONNAISSANCES							
Jour	Séance	Durée	Type (1)	Doc autorisé (Oui, Non)	Barème	Echange après évaluation (date Consult. copie)	Critères évaluation (2)
	TP		E, EX	OUI	/10		A, AR et R
DEUXIEME CONTROLE DE CONNAISSANCES							
Jour	Séance	Durée	Type (1)	Doc autorisé (Oui, Non)	Barème	Echange après évaluation (date consultation copies)	Critères évaluation (2)

(1) Type : E=écrit, EI=exposé individuel, EC=exposé en classe, EX=expérimentation, QCM

(2) Critères évaluation : A=Analyse, S=synthèse, AR=argumentation, D=démarche, R=résultats

EQUIPEMENTS ET MATERIELS UTILISES	
Adresses Plateformes	Laboratoire pédagogique de Chimie ESSBO
Noms Applications (Web, réseau local)	/
Polycopiés	Fascicules
Matériels de Laboratoires	Oui

Matériels de Protection	Blouses, gans et lunettes de protection
Matériels de sorties Sur le terrain	/

LES ATTENTES	
Attendues des étudiants (Participation-implication)	Assiduité, participation et rigueur dans les devoirs demandés.
Attentes de l'enseignant	Fournir l'effort nécessaire à la compréhension et à la rédaction de protocoles. Avoir une démarche scientifique et analytique dans la discussion des résultats obtenus

BIBLIOGRAPHIE	
Livres et ressources numériques	<ul style="list-style-type: none"> - Kotz, J. C., & Treichel Jr, P. M. (2006). Chimie des solutions. De Boeck Supérieur. - Blétry, M., & Presset, M. (2019). Chimie des solutions : De l'élémentaire aux calculs numériques. De Boeck Supérieur. - Hebbar, N. Cours et exercices de chimie des solutions. - Marcus, Y. (1998). The properties of solvents. - Bernard A.-S et al. (2014). Techniques expérimentales en chimie. Dunod (référence B.U. 540-01-48/02). - Fabre P.-L. (2017). Chimie des solutions 3ème édition. Ellipses (référence B.U. 540-01-52/02)
Articles	/
Polycopiés	Fascicule de TP
Sites Web	/

Cachet humide du département

