

3.00 crédits	30.0 h	Q2
--------------	--------	----

Enseignants	Dupont Christine (coordinateur(trice)) ;vander Straeten Aurélien (supplée Dupont Christine) ;
Langue d'enseignement	Français
Lieu du cours	Louvain-la-Neuve
Préalables	<p>Prérequis :</p> <p>L'étudiant ne peut s'inscrire à ce cours que s'il a réussi le cours LCHM1211A</p> <p>Préalable :</p> <p>Le contenu de ce cours s'appuie sur les connaissances et compétences acquises dans le cadre du cours LBIR1221 Il est donc recommandé d'avoir réussi ce cours avant de s'inscrire au cours LBIR1346</p> <p><i>Le(s) prérequis de cette Unité d'enseignement (UE) sont précisés à la fin de cette fiche, en regard des programmes/formations qui proposent cette UE.</i></p>
Thèmes abordés	<p>Vue d'ensemble des systèmes colloïdaux et des types d'interfaces.</p> <p>Théorie cinétique des systèmes colloïdaux : concepts et applications.</p> <p>Energie de surface : concepts et applications</p> <p>Adsorption : concepts et applications</p> <p>Interfaces chargées : modèles physico-chimiques</p> <p>Interaction entre surfaces : concepts et applications</p>
Acquis d'apprentissage	<p><b>A la fin de cette unité d'enseignement, l'étudiant est capable de :</b></p> <p>a. <u>Contribution de l'activité au référentiel AA (AA du programme)</u> 1.3, 1.5, 2.3, 4.2, 4.3, 4.4</p> <p>b. <u>Formulation spécifique pour cette activité des AA du programme</u></p> <p>A l'issue de cet enseignement, les étudiants seront capables de :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Reformuler les concepts qui permettent de comprendre les phénomènes physico-chimiques propres aux systèmes dispersés et aux interfaces (surfaces, colloïdes, systèmes nanométriques et supramoléculaires) et leur incidence sur le comportement des systèmes à l'échelle macroscopique ;</li> <li>- Estimer la portée de ces phénomènes en se basant sur des valeurs chiffrées réalistes ;</li> <li>- Relier les phénomènes se produisant à différentes échelles (nano, micro, macro) ;</li> <li>- Expliquer des phénomènes observés dans la vie quotidienne ou typiques de la bioingénierie (matériaux, aliments, systèmes vivants, sols et environnement, industrie chimique, biotechnologie) sur base des concepts développés au cours ;</li> <li>- Prédire le comportement de systèmes simples.</li> </ul>
Modes d'évaluation des acquis des étudiants	Pendant l'année: évaluation continue par le biais de tests portant sur des portions limitées de matière (25% de la note finale). En session: examen écrit (75% de la note finale).
Méthodes d'enseignement	<p>Cours magistraux ponctués de résolutions d'exercices et de démonstrations expérimentales.</p> <p>En raison de la capacité limitée d'accueil des auditorios cette année (crise COVID-19), certains cours pourraient se donner à distance.</p>
Contenu	<p>Introduction : vue d'ensemble des systèmes colloïdaux et des types d'interfaces.</p> <p>Théorie cinétique des systèmes dispersés : sédimentation, centrifugation, diffusion, mouvement Brownien.</p> <p>Energie de surface : tension superficielle, équation de Laplace, mouillage - capillarité - adhésion - cohésion - dispersion, porosimétrie à mercure, illustrations.</p> <p>Adsorption à partir d'une solution : propriétés des monocouches, notion d'adsorption, équation d'adsorption de Gibbs, isotherme de Langmuir, illustrations.</p> <p>Propriétés des surfaces chargées : origine de la charge, modèles physique et chimique de la double couche, interactions entre particules et problème de la stabilité des systèmes colloïdaux.</p>
Ressources en ligne	site Moodle du cours

Bibliographie	voir site Moodle du cours
Autres infos	Il n'y a pas de support obligatoire de cours
Faculté ou entité en charge:	AGRO

Programmes / formations proposant cette unité d'enseignement (UE)				
Intitulé du programme	Sigle	Crédits	Prérequis	Acquis d'apprentissage
Master [120] en sciences chimiques	CHIM2M	3		
Master [120] : bioingénieur en sciences et technologies de l'environnement	BIRE2M	3		
Bachelier en sciences de l'ingénieur, orientation bioingénieur	BIR1BA	3	LCHM1211A	
Master de spécialisation en génie brassicole	BRAS2MC	3		
Master [60] en sciences chimiques	CHIM2M1	3		