


5.00 crédits	52.5 h + 15.0 h	Q2
--------------	-----------------	----

Enseignants	Debecker Damien ;
Langue d'enseignement	Français > English-friendly
Lieu du cours	Louvain-la-Neuve
Préalables	Phénomènes de transfert (pour partim A) Chimie physique I. Mécanique des fluides (pour partim B)
Thèmes abordés	<p>Partim A (pour tous les étudiants BIR21)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Particules dans les fluides - Etude de l'écoulement liquide à travers les milieux poreux et membranes - Procédés mécaniques de séparation physique : sédimentation, décantation, centrifugation, filtration, cyclonage, séparation membranaire - Procédés de séchage : séchage, lyophilisation, atomisation <p>Partim B (pour les étudiants BIRC21 et certaines spécialisations BIRE21)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Diffusion et transfert de matière et d'énergie entre phases (théorie de la diffusion, coefficients de transfert de masse, théorie de film). - Equilibre des phases - Procédés de séparation fluide/fluide et fluide/solide avec transfert de matière : Distillation, extraction liquide-liquide, absorption, adsorption, cristallisation
Acquis d'apprentissage	<p>A la fin de cette unité d'enseignement, l'étudiant est capable de :</p> <p>a. <u>Contribution de l'activité au référentiel AA (AA du programme)</u> 1.1, 1.2 2.1, 2.2, 2.4 4.2, 4.5 7.1, 7.3</p> <p>b. <u>Formulation spécifique pour cette activité des AA du programme</u> Au terme de cette activité, l'étudiant est capable de :</p> <ul style="list-style-type: none"> - lister, définir et catégoriser les principales opérations unitaires et les appareillages de séparation et de purification utilisées dans l'industrie, en ce compris la sédimentation, la décantation, la centrifugation, la filtration, le cyclonage, les séparations membranaires, le séchage, la lyophilisation, l'atomisation, le séchage supercritique (pour le Partim A) et la distillation, l'extraction liquide-liquide, l'absorption, l'adsorption et la cristallisation (pour le Partim B). - citer plusieurs exemples précis d'applications industrielles pour chacune de ces opérations unitaires - décrire précisément le principe de fonctionnement des opérations susmentionnées à la fois sur le plan macroscopique (flux entrants, flux sortants) et au niveau microscopique (particule, interface, molécule) en identifiant les phénomènes physico-chimiques, les contraintes thermodynamiques et les limites cinétiques qui dictent la séparation - repérer les paramètres opératoires qui dictent l'efficacité des procédés de séparation et purification susmentionnés - établir et calculer des bilans de masse et des bilans énergétiques à la fois pour des procédés discontinus (batch), semi-continus et continus et dimensionner des installations permettant de réaliser des opérations unitaires - restituer, interpréter et adapter les principaux développements mathématiques menant aux équations utiles pour dimensionner des opérations unitaires de séparation et de purification, et préciser les hypothèses sous-tendues par les modèles simplificateurs éventuellement utilisés - appliquer les méthodes empiriques, analytiques et graphiques classiquement utilisées pour dimensionner des opérations unitaires - documenter (observations de terrain, interviews, littérature) et élaborer l'analyse critique d'une opération unitaire incluse dans un procédé industriel existant, en détaillant son articulation avec les autres étapes (amont et aval) du procédé, en évaluant le caractère optimal ou non de son fonctionnement, et en émettant des recommandations en vue d'améliorer l'opération, en tenant compte en plus des critères techniques et économiques des critères du développement durable.

Modes d'évaluation des acquis des étudiants	Examen écrit couvrant systématiquement l'ensemble des AA annoncés pour le cours (théorie et exercices). Si la visite d'entreprise est organisée, l'évaluation du rapport et de sa présentation intervient pour 20% de la note globale.
Méthodes d'enseignement	Cours magistral avec usage d'un powerpoint mis à disposition sur iCampus en amont des cours. Les diapositives sont utilisées comme support à l'exposé magistral mais une grande partie de l'information (explications, exemples, développements mathématiques, etc.) est donnée oralement et au tableau pendant le cours. Des séances dirigées de résolution d'exercices sont organisées (TP). La lecture d'articles scientifiques est proposée aux étudiants comme sources d'informations complémentaires et plus spécialisées pour certaines parties du cours. Les étudiants peuvent être amenés à effectuer une visite de terrain dans une entreprise de leur choix afin d'étudier en pratique une opération unitaire de leur choix. Dans ce cas, un rapport didactique, concis et critique, sous forme de poster, leur est demandé. Ce rapport est présenté oralement aux autres étudiants. Certains cours peuvent être donnés en distanciel (Teams).
Contenu	<p>Introduction</p> <p>Objectif du cours, consignes, définitions du génie des procédés et des opérations unitaires, principe des opérations de séparation - modes opératoires de base, contexte, classification des opérations, introduction aux procédés durables et aux indicateurs de durabilité.</p> <p>Partim A</p> <p>Procédés mécaniques de séparation</p> <p>Particules dans les fluides (Contexte, Description d'un solide divisé, Particule isolée, Lot de particules, Caractérisation d'un lit de particules)</p> <p>Sédimentation et Centrifugation (Définitions, Interactions fluide/particule unique, Régime d'écoulement, Vitesse de sédimentation)</p> <p>Écoulement en milieux poreux (Loi de Darcy, Modèle de Kozeny Carman, Régime turbulent, Relation d'Ergun)</p> <p>Filtration (Contexte, Filtration sur support, Couplage entre variables, Rapport d'humidité, Dimension du gâteau, Résistance à l'écoulement, perte de charge, Modes opératoires, Technologies de filtration)</p> <p>Séparations membranaires (Description, Applications, Principe de diffusion, Matériaux pour les membranes, Transfert de masse en séparation membranaire, exemples pratiques d'application (Dialyse, Electrodialyse, Osmose inverse, Perméation de gaz, Pervaporation), Les membranes dans les bioprocédés</p> <p>Procédés de séchage</p> <p>Motivation / Définitions et concepts (solide humide, équilibre gaz-liquide-solide, enthalpie de mouillage, isothermes de sorption, diagrammes d'équilibre) / Techniques et appareillages (classification, appareillage les plus répandus dans l'industrie, séchage par ébullition, séchage par entraînement, lyophilisation, séchage de bio-produits) / Principes théoriques du séchage (cinétique de séchage, hygrométrie, utilisation du diagramme de l'air humide, cas pratique du séchage en silo) / Modes alternatifs d'apport d'énergie / séchage supercritique</p> <p>Partim B</p> <p>Séparations fluide/fluide et fluide/solide avec transfert de matière</p> <p>Équilibre liquide-gaz des systèmes binaires (Rappels, Loi de Raoult, Déviation par rapport à l'idéalité, Influence de la pression, Systèmes à plus de deux constituants)</p> <p>Distillation: Principe de la distillation, Distillation simple discontinue (batch), Distillation continue (flash distillation), Distillation fractionnée: Principe, Colonne à plateaux, Méthode de Sorel, Méthode de Lewis, Méthode de McCabe & Thiele, Étude du fonctionnement de la colonne au moyen du diagramme d'équilibre, Chauffage par injection de vapeur vive, Méthode de Ponchonet Savarit, Étude du fonctionnement de la colonne au moyen du diagramme enthalpique, Rectification des systèmes formant un mélange azeotropique, Rectification des mélanges à plus de deux constituants, Efficacité d'une colonne de distillation</p> <p>Extraction liquide-liquide: Rappels sur les diagrammes ternaires, Extraction dans un seul étage de contact, Extraction à contacts multiples, Extraction à contre-courant et à contacts discontinus, Extraction à contre-courant et à contact continu, Extraction à contre-courant avec reflux</p> <p>Absorption des gaz par les liquides: Condition d'équilibre, Représentation graphique, Calcul du nombre de plateaux théoriques, Transfert continu, Absorption de plusieurs constituants, Absorption avec réaction chimique</p> <p>Adsorption: Adsorption sur un solide, Équilibre d'adsorption d'un corps pur gazeux, Équilibre d'adsorption d'un mélange gazeux binaire, Équilibre d'adsorption d'un mélange liquide binaire, Adsorption en étages séparés, Adsorption en lit fixe</p> <p>Cristallisation: Définitions, L'état cristallin, Courbe de solubilité, Courbes de sursaturation, Principe de la cristallisation en solution, Procédés de cristallisation, Contrôle de la pureté et du faciès des cristaux</p>
Ressources en ligne	Moodle: - les slides sont fournis à l'avance - liste d'exercices (TP) - instructions pour la visite d'entreprise - rappel de formules, etc.

<p>Bibliographie</p>	<p>Aucun support payant n'est obligatoire. Une impression des diapositives (powerpoint) utilisées au cours et préalablement mises à disposition sur Moodle est vivement recommandée. Comme supports de cours facultatifs et disponibles en bibliothèque : - Introduction au génie des procédés de D. Ronze (Editions Tec et Doc, 2008), ISBN : 978-2-7430-1066-9 - Separation process principles de E.J. Henley, J.D. Seader, D.K. Roper (Wiley, 2011) ISBN : 978-0-470-64611-3 - Le pétrole - Rafinage et génie chimique I de P. Wuithier (Editions Technip, 1972) ISBN : 2-7108-0198-1 - Procédés de séparation de J.P. Wauquier ((Editions Technip, 1998) ISBN : 2-7108-0671-1</p>
<p>Autres infos</p>	<p>Ce cours peut être donné en anglais.</p>
<p>Faculté ou entité en charge:</p>	<p>AGRO</p>

Programmes / formations proposant cette unité d'enseignement (UE)				
Intitulé du programme	Sigle	Crédits	Prérequis	Acquis d'apprentissage
Master [120] : bioingénieur en sciences et technologies de l'environnement	BIRE2M	5		
Master [120] : bioingénieur en chimie et bioindustries	BIRC2M	5		