

En raison de la crise du COVID-19, les informations ci-dessous sont susceptibles d'être modifiées, notamment celles qui concernent le mode d'enseignement (en présentiel, en distanciel ou sous un format comodal ou hybride).

5 crédits	30.0 h + 22.5 h	Q2
-----------	-----------------	----

Enseignants	Proost Joris ;
Langue d'enseignement	Anglais
Lieu du cours	Louvain-la-Neuve
Thèmes abordés	<p>Une première partie du cours sert à donner aux étudiants une introduction aux procédés électrochimiques. Elle commence par une description des solutions ioniques aqueuses. Ensuite, une description quantitative de l'équilibre électrochimique des réactions rédox à la surface d'une électrode est développée. Finalement, il est démontré de quelle manière le concept de surtension permet d'étendre la théorie classique de la cinétique chimique à une théorie de cinétique électrochimique, décrivant le transfert de charges à travers une électrode. Quelques cas typiques de courbes de polarisation sont discutés, ainsi que des applications technologiques.</p> <p>Dans une deuxième partie, les principes chimiques et électrochimiques de la thermodynamique et de la cinétique sont appliqués à la description des procédés d'élaboration et à la stabilité chimique des matériaux inorganiques. En particulier, cette partie mettra en évidence l'intérêt de construire et d'interpréter des diagrammes métallurgiques.</p>
Acquis d'apprentissage	<p>Contribution du cours au référentiel du programme</p> <p>Eu égard au référentiel AA du programme «Bachelier en sciences de l'ingénieur, orientation ingénieur civil», ce cours contribue au développement, à l'acquisition et à l'évaluation des acquis d'apprentissage suivants :</p> <ul style="list-style-type: none"> • AA1.1, AA1.2 • AA2.3, AA2.6, AA2.7 • AA4.1, AA4.2, AA4.3 <p>Acquis d'apprentissage spécifiques au cours</p> <p>Plus précisément, au terme du cours, l'étudiant sera capable de :</p> <p>1</p> <ul style="list-style-type: none"> • déterminer, sur base des relations et des diagrammes thermodynamiques, les conditions opératoires d'un procédé chimique, plus spécifiquement afin de produire un métal à partir de sa forme oxydé ou sulfuré, soit par réduction en milieu gazeux, soit électrochimiquement en milieu aqueux ; • identifier et décrire des bilans de masse et d'énergie d'un tel procédé ; • appliquer les principes de la cinétique électrochimique pour comprendre des applications technologiques (corrosion, piles à combustible, '). <p>Acquis d'apprentissage transversaux :</p> <p>A l'issue de cet enseignement, les étudiants seront également en mesure de :</p> <ul style="list-style-type: none"> • résoudre un exercice élaboré lors d'un examen écrit avec une contrainte importante de temps ; • expliquer avec ses propres mots un nouveau concept lors d'un examen oral. <p>----</p> <p><i>La contribution de cette UE au développement et à la maîtrise des compétences et acquis du (des) programme(s) est accessible à la fin de cette fiche, dans la partie « Programmes/formations proposant cette unité d'enseignement (UE) ».</i></p>
Modes d'évaluation des acquis des étudiants	<p>En raison de la crise du COVID-19, les informations de cette rubrique sont particulièrement susceptibles d'être modifiées. En 2020-21, l'évaluation se fera de façon continue pendant l'année, dont le mode sera discuté au début du cours en concertation avec l'étudiant.</p>
Méthodes d'enseignement	<p>En raison de la crise du COVID-19, les informations de cette rubrique sont particulièrement susceptibles d'être modifiées. En 2020-2021, le cours doit en principe ne plus être suivi par les étudiants du Master KIMA puisque le contenu a déjà été traité dans le cours LMAPR-1231 du BAC FYKI. Son contenu est offert sous forme de chapitres de livre à lire de façon autonome, avec des interactions périodiques avec l'enseignant.</p>
Contenu	<p>Partie 1 : Procédés métallurgiques :</p> <ul style="list-style-type: none"> • diagrammes d'Ellingham, de Kellogg et de Chaudron pour juger de la réactivité des matériaux inorganiques à température élevée en atmosphère gazeuse;

	<ul style="list-style-type: none">• applications : la stabilité relative des oxydes, le fonctionnement d'un haut fourneau; <p>Partie 2 : Procédés électrochimiques :</p> <ul style="list-style-type: none">• description des solutions ioniques et des interactions ion-solvant (Debye-Hückel)• structure des interfaces chargées (double couche électrique, potentiel zeita)• l'énergie libre électrochimique (Nernst)• diagrammes de Pourbaix pour juger de la réactivité des matériaux inorganiques à basse température en milieu aqueux ;• surtensions et cinétique électrochimique (Butler-Volmer, courbes de polarisation)• réactions et procédés électrochimiques d'intérêt technologique (électrodéposition, piles à combustible)
Faculté ou entité en charge:	FYKI

Programmes / formations proposant cette unité d'enseignement (UE)				
Intitulé du programme	Sigle	Crédits	Prérequis	Acquis d'apprentissage
Master [120] : ingénieur civil en chimie et science des matériaux	KIMA2M	5		
Master de spécialisation interdisciplinaire en sciences et gestion de l'environnement et du développement durable	ENVI2MC	5		
Mineure en sciences de l'ingénieur: chimie et physique appliquées (accessible uniquement pour réinscription)	MINFYKI	5		
Master [120] en sciences et gestion de l'environnement	ENVI2M	5		