

Au vu du contexte sanitaire lié à la propagation du coronavirus, les modalités d'organisation et d'évaluation des unités d'enseignement ont pu, dans différentes situations, être adaptées ; ces éventuelles nouvelles modalités ont été -ou seront- communiquées par les enseignant-es aux étudiant-es.

3 crédits	0 h + 66.0 h	Q1
-----------	--------------	----

Enseignants	Dupont Christine ;Garcia Yann (coordinateur) ;
Langue d'enseignement	Français
Lieu du cours	Louvain-la-Neuve
Préalables	<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>
Thèmes abordés	Exercices pratiques portant sur les méthodes titrimétriques, la gravimétrie, l'analyse potentiométrique, les techniques chromatographiques et spectroscopiques. Les exercices sont présentés de manière succincte, leur exécution demande de la part de l'étudiant le recours à l'enseignement théorique et à la littérature mise à sa disposition afin d'effectuer de manière raisonnée le choix des réactifs et de définir les modes opératoires.
Acquis d'apprentissage	<p>1 - Favoriser la compréhension du cours de Chimie Analytique I (CHM1321) - Familiariser l'étudiant avec la relation théorie-expérience - Entraîner l'étudiant à une pratique professionnelle en laboratoire - Donner à l'étudiant l'esprit d'entreprise vis-à-vis des démarches pratiques.</p> <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.</p> <p>L'évaluation se fait :</p> <ul style="list-style-type: none"> - sur la base de l'exactitude des résultats expérimentaux (/5), - des rapports rendus en séance (/5), - du maintien du cahier de laboratoire (/5) - du résultat des interrogations en début de certaines séances (/5). <p>Un examen final portant sur une manipulation à effectuer en laboratoire pourra être organisé en fonction de l'effectif 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.</p> <p>Laboratoires</p>
Contenu	Exercices pratiques portant sur les méthodes titrimétriques, la gravimétrie, l'analyse potentiométrique, les techniques chromatographiques et spectroscopiques. Les exercices sont présentés de manière succincte, leur exécution demande de la part de l'étudiant le recours à l'enseignement théorique et à la littérature mise à sa disposition afin d'effectuer de manière raisonnée le choix des réactifs et de définir les modes opératoires.
Ressources en ligne	Moodle
Bibliographie	<ul style="list-style-type: none"> - Fundamentals of Analytical Chemistry, D. A. Skoog, D. M. West, F. J. Holler, S. R. Crouch, 8th ed., Thomson Brooks/Cole, 2004. - Quantitative Chemical Analysis, D. C. Harris, 8th ed., W. H. Freeman & Co., 2011 - Méthodes instrumentales d'analyse chimique et applications, G. Burgot, J. -L. Burgot, 2e ed, Lavoisier, 2006. - Exploring Chemical analysis, D. C. Harris, 5th ed., W. H. Freeman & Co., 2012 - Fascicule pour les exercices pratiques. - Littérature mise à disposition de l'étudiant.
Faculté ou entité en charge:	CHIM

Programmes / formations proposant cette unité d'enseignement (UE)				
Intitulé du programme	Sigle	Crédits	Prérequis	Acquis d'apprentissage
Bachelier en sciences chimiques	CHIM1BA	3	LCHM1111 ET LCHM1211 ET LPHY1101 ET LPHY1102	