

3.00 crédits	0 h + 66.0 h	Q1
--------------	--------------	----

Enseignants	Garcia Yann ;
Langue d'enseignement	Français
Lieu du cours	Louvain-la-Neuve
Préalables	Il est recommandé d'avoir acquis les connaissances et compétences développées dans les UEs: <a href="#">LCHM1111</a> Chimie générale <a href="#">LCHM1211</a> Chimie générale 2 <a href="#">LPHY1101</a> Physique 1 <a href="#">LPHY1102</a> Physique 2
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	<b>A la fin de cette unité d'enseignement, l'étudiant est capable de :</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Favoriser la compréhension du cours de Chimie Analytique I (CHM1321)</li> <li>- Familiariser l'étudiant avec la relation théorie-expérience</li> <li>- Entraîner l'étudiant à une pratique professionnelle en laboratoire</li> <li>- Donner à l'étudiant l'esprit d'entreprise vis-à-vis des démarches pratiques.</li> </ul>
Modes d'évaluation des acquis des étudiants	L'évaluation se fait : <ul style="list-style-type: none"> <li>- sur la base de l'exactitude des résultats expérimentaux (/5),</li> <li>- des rapports rendus en séance (/5),</li> <li>- du maintien du cahier de laboratoire (/5)</li> <li>- du résultat des interrogations en début de certaines séances (/5).</li> </ul> <p>Un examen final portant sur une manipulation à effectuer en laboratoire peut également être organisé.</p>
Méthodes d'enseignement	Laboratoires
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 et Teams
Bibliographie	- 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

<b>Programmes / formations proposant cette unité d'enseignement (UE)</b>				
Intitulé du programme	Sigle	Crédits	Prérequis	Acquis d'apprentissage
Bachelier en sciences chimiques	CHIM1BA	3		