

3.00 crédits	30.0 h	Q1
--------------	--------	----

Enseignants	Dupont Christine ;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: LCHM1111 Chimie générale LCHM1211 Chimie générale 2 LPHY1101 Physique 1 LPHY1102 Physique 2
Thèmes abordés	L'enseignement doit, dans un premier temps, conduire l'étudiant à une bonne connaissance de la thermodynamique des solutions et à la prévision quantitative de leur comportement. A ce niveau, les notions d'activité et d'état standard doivent pouvoir être exploitées de manière raisonnée. Les différentes classes de réactions sont ensuite développées dans le but d'une exploitation rigoureuse dans les opérations de base de la chimie analytique quantitative. L'étude de la gravimétrie et du titrage donne l'occasion d'illustrer les bases fondamentales des modes opératoires. Enfin, les bases théoriques et les applications de la potentiométrie au problème analytique sont décrites; à cette occasion, l'étudiant est sensibilisé aux notions de potentiel d'électrode, d'électrode de référence, d'électrode indicatrice, à l'adéquation du montage électrochimique aux besoins de l'analyse, ainsi qu'aux performances analytiques et aux précautions propres aux méthodes potentiométriques. Les aspects théoriques des méthodes de séparation chromatographiques ainsi qu'une introduction à l'analyse spectrochimique sont également donnés.
Acquis d'apprentissage	
Modes d'évaluation des acquis des étudiants	Evaluation continue sous la forme d'interrogations lors des séances d'exercices (20%) - Examen écrit (80%)
Méthodes d'enseignement	Cours magistraux / séances d'exercices (après préparation d'exercices mis à disposition en ligne). En fonction de la situation sanitaire, certains cours peuvent se donner à distance.
Contenu	Introduction - Analyse chimique et information (performances des analyses, l'erreur expérimentale et son traitement) - Solution aqueuses d'électrolytes (force ionique, coefficient d'activité, potentiel chimique) Introduction à la spectroscopie (phénomènes, dispositifs, exploitation quantitative) - précipites et gravimétrie - volumétrie - réactions d'oxydo-réduction - potentiométrie (électrodes indicatrices et de référence, potentiel de membrane, capteurs complexes) Introduction à la chromatographie (aspects théoriques)
Ressources en ligne	site LCHM1321 Moodle et Teams LCHM1321
Bibliographie	Skoog and West
Faculté ou entité en charge:	CHIM

Programmes / formations proposant cette unité d'enseignement (UE)				
Intitulé du programme	Sigle	Crédits	Prérequis	Acquis d'apprentissage
Master [120] en biochimie et biologie moléculaire et cellulaire	BBMC2M	3		