


11 crédits	45.0 h + 67.5 h	Q1
------------	-----------------	----

Enseignants	Devillers Michel ;
Langue d'enseignement	Français
Lieu du cours	Louvain-la-Neuve
Thèmes abordés	L'enseignement veillera à familiariser avec le raisonnement scientifique, les phénomènes chimiques et physico-chimiques et les lois qui les régissent. Il portera sur (1) la théorie atomique classique, menant à comprendre la constitution, l'organisation et les propriétés des atomes, (2) les bilans de réaction et la mise en oeuvre des réactifs, (3) la description de la liaison chimique et de la géométrie des molécules, (4) l'étude des grandes catégories de réactions chimiques, (5) une introduction à la chimie physique dans ses aspects thermodynamiques et cinétiques, en accordant une importance particulière à la notion d'équilibre chimique. L'enseignement abordera de façon détaillée les réactions acide-base (y compris la pH-métrie, les courbes de neutralisation et les mélanges tampons), les réactions de précipitation et de complexation, ainsi que les réactions d'oxydo-réduction (y compris les applications dans les piles et en électrolyse). Par le biais des illustrations de ces concepts, le cours veillera également à donner un aperçu de la chimie minérale en relation avec la vie quotidienne et les principaux procédés industriels.
Acquis d'apprentissage	<p>1</p> <p>Procurer les bases d'un raisonnement scientifique, qualitatif d'abord, quantitatif ensuite, permettant de comprendre, d'analyser et de prévoir des phénomènes chimiques simples. Donner une vision globale de la chimie générale du point de vue de la constitution de la matière (théorie atomique et liaisons chimiques), des grandes classes de réaction et de l'équilibre chimique. Illustrer les concepts fondamentaux à l'aide d'exemples de chimie minérale liés à la vie quotidienne et aux défis actuels de la science et de la technologie.</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>La note finale de Chimie générale est établie sur base de :</p> <ul style="list-style-type: none"> - la note d'un examen écrit couvrant l'entièreté de la matière avec des questions théoriques et des exercices numériques (80% soit 16/20) ; - la note de travaux pratiques (15% soit 3/20) qui tient compte de la préparation du laboratoire avant la séance, du test de connaissance de début de séance et du rapport de laboratoire rendu en fin de séance ; - la note de l'interrogation écrite (5% soit 1/20) organisée en semaine 5 et couvrant une partie de la matière avec des questions théoriques et des applications numériques. <p>La participation à l'interrogation de la semaine 5 est OBLIGATOIRE. La participation aux travaux pratiques est elle aussi OBLIGATOIRE. Toute absence MOTIVÉE (justifiée par un certificat médical en cas de maladie, ou par un document officiel dans d'autres cas) entraînera la récupération de la séance manquée lors de la dernière semaine du quadrimestre. Toute absence NON MOTIVÉE sera sanctionnée par une note NEGATIVE de 5 POINTS sur la note finale de Chimie générale prise en compte en délibération, et pourra, en fonction du degré de récidive et de l'appréciation de la situation par les responsables de l'enseignement, se traduire par une note finale non négociable de ZERO sur 20.</p>
Méthodes d'enseignement	<p>Cours théorique(20 x 2h) : cours magistral (présentiel) soutenu par des supports disponibles sur Moodleucl ou des notes au tableau.</p> <p>Séances d'exercices(12 x 2 h) : Résolution de problèmes théoriques et d'exercices numériques en présence d'assistants. Les exercices, communiqués environ une semaine avant chaque séance, doivent être préparés avant la séance.</p> <p>Séances de laboratoire(10 x 3,5h) : La participation aux séances de travaux pratiques en laboratoire est obligatoire. Chaque étudiant prépare et réalise individuellement une expérience illustrant un thème du cours. Il rédige un rapport de laboratoire. Un manuel de laboratoire permet à l'étudiant de préparer chaque séance de laboratoire. Cette préparation obligatoire est guidée par un questionnaire de préparation ; elle sera vérifiée en début de séance et rendue avec le rapport de laboratoire.</p> <p>Monitorat: contacts hebdomadaires individualisés avec l'équipe enseignante, dans le but de répondre à des questions ponctuelles</p> <p>Il est indispensable de se munir d'une calculatrice scientifique simple aux séances d'exercices et aux travaux pratiques en laboratoire.</p>
Contenu	L'enseignement veillera à familiariser avec le raisonnement scientifique, les phénomènes chimiques et physico-chimiques et les lois qui les régissent. Il portera sur (1) la théorie atomique classique, menant à comprendre la constitution, l'organisation et les propriétés des atomes, (2) les bilans de réaction et l'étude des grandes

	<p>catégories de réactions chimiques, (3) la description de la liaison chimique et de la géométrie des molécules, (4) une introduction à la chimie physique dans ses aspects thermodynamiques et cinétiques, en accordant une importance particulière à la notion d'équilibre chimique, (5) l'application de ces concepts aux réactions acide-base et aux réactions d'oxydo-réduction. Le cours veillera à mettre ces concepts en relation avec la vie quotidienne et les principaux procédés industriels.</p> <p>I - La matière (1) aspect microscopique. Mélanges et corps purs. Eléments, atomes, molécules et composés. Théorie atomique et constitution de l'atome. Isotopes. Tableau périodique de Mendeleev – (2) aspect macroscopique. Mole et masse molaire. Détermination expérimentale des formules chimiques. Les solutions : notion de concentration.</p> <p>II - Les réactions chimiques (1) : Stoechiométrie et bilans de réaction. (2) Principaux types de réactions. Périodicité des propriétés chimiques et concept d'électronégativité. Solubilité et précipitation. Electrolytes forts et faibles. Réactions acides-bases : Acides et bases en solution aqueuse, réactions de neutralisation. Réactions d'oxydoréduction : oxydation et réduction, nombre d'oxydation. Oxydants et réducteurs. Equilibrage de réactions redox.</p> <p>III - Propriétés des gaz. Lois des gaz. Mélanges de gaz.</p> <p>IV - Thermochimie. Notion d'enthalpie et de fonction d'état. Loi de Hess.</p> <p>V - Structure électronique et périodicité des propriétés. Spectres atomiques et niveaux d'énergie. Propriétés ondulatoires de la matière. Introduction au modèle quantique de l'atome. Principe d'incertitude de Heisenberg. Orbitales atomiques et nombres quantiques. Spin de l'électron. Configuration électronique des atomes et ions. Aufbau Prinzip. Principe de Pauli. Règle de Hund. Lien avec la périodicité des propriétés atomiques. Effets d'écran. Rayons atomiques et ioniques. Energie d'ionisation et affinité électronique.</p> <p>VI - Les liaisons chimiques. Liaison ionique. Liaison covalente : règle de l'octet, structures de Lewis, résonance, charges formelles, hypervalence, acides de Lewis et liaison covalente de coordination, polarisation des liaisons.</p> <p>VII - Forme et géométrie des molécules. Le modèle VSEPR. Forme et polarité des molécules. Moment dipolaire. Liaison hydrogène. Energie de liaison. Relations entre orbitales, liaisons et géométrie. Hybridation des orbitales. Liaisons simples et multiples.</p> <p>VIII - L'équilibre chimique. Réversibilité des réactions chimiques. Constante d'équilibre. Loi d'action des masses. Utilisation des constantes d'équilibre. Principe de Le Chatelier. Prédiction de la spontanéité d'une réaction.</p> <p>IX - Introduction à la cinétique chimique. Vitesse de réaction. Influence de la température. Catalyse.</p> <p>X - Transferts de protons – (1) Réactions acide-base. Concept acide-base de Brønsted-Lowry. Force des acides et bases. Autoprotolyse de l'eau. Echelle de pH. Dissociation des acides et bases faible. Prédiction des réactions acide-base. Effet de nivellement. Comportement des sels dans l'eau. - (2) Titrages acide-base et diagrammes de bilan. Calculs de concentration à l'équilibre. Hydrolyse des sels. Mélanges tampon. Courbes de neutralisation.</p> <p>XI - Transferts d'électrons : Réactions d'oxydo-réduction. Les piles. Force électromotrice et potentiel standard de réduction. Echelle redox. Prédiction des réactions. Dismutation. Equation de Nernst.</p>
Ressources en ligne	Moodleucl
Bibliographie	<ul style="list-style-type: none"> • Livre de P. Atkins, Laverman et Jones : "Principe de chimie", Trad. Française de A. Pousse (De Boeck SUPERIEUR), ou édition anglaise originale correspondante. Manuel de travaux pratiques. Fascicule d'exercices.
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	11		
Mineure en culture scientifique	LCUSC100I	11		