




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	20.0 h + 10.0 h	Q2
-----------	-----------------	----

Enseignants	Gohy Jean-François ;
Langue d'enseignement	Français
Lieu du cours	Louvain-la-Neuve
Thèmes abordés	Le cours vise à donner aux étudiants les bases fondamentales de la chimie organique afin qu'ils puissent comprendre le langage de la chimie organique, les relations entre la nature, la structure et les propriétés des composés organiques, les fondements de la réactivité chimique.
Acquis d'apprentissage	<p>1 Les objectifs généraux de la formation en chimie sont d'apprendre et comprendre les concepts de base permettant de maîtriser le langage des chimistes, de comprendre l'organisation de la matière et les transformations chimiques qu'elle peut subir et d'acquérir les notions permettant une ouverture à des domaines comme les polymères et le monde du vivant.</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	En raison de la crise du COVID-19, les informations de cette rubrique sont particulièrement susceptibles d'être modifiées. examen écrit portant sur l'ensemble de la matière vue aux cours et sur le contenu des TD qui ont été réalisés.
Méthodes d'enseignement	En raison de la crise du COVID-19, les informations de cette rubrique sont particulièrement susceptibles d'être modifiées. cours ex cathedra; travaux dirigés comprenant la résolution d'exercices via une pédagogie active
Contenu	<p>CONTENU</p> <p>1. Liaisons-isoméries : rappel : atomes et électrons ; liaisons ioniques et covalentes ; isoméries ; écriture des formules ; angles de liaison et formes de molécules ; résonance ; orbitales et liaisons. 2. Alcanes et cycloalcanes : structure ; nomenclature des alcanes ; isomérie de structure ; propriétés physiques ; conformations ; cycloalcanes ; isomérie cis-trans ; bicycloalcanes ; énergie des liaisons ; réactions des alcanes ; chaînes carbonées et fonctions. 3. Alcènes et alcynes : nomenclature ; stéréoisomérie cis-trans ; réactions d'additions sur alcènes : réactifs symétriques et mécanisme Markovnikov ; additions sur alcènes : mécanisme Kharasch ; additions sur alcadiènes ; oxydations des alcènes ; additions sur alcynes ; acidité des alcynes. 4. Composés aromatiques : structure du composé de base : le benzène ; nomenclature ; substitution électrophile aromatique ; aromaticité ; composés polycycliques aromatiques, les formes du carbone. 5. Stéréoisomérie-activité optique : isomérie : rappels ; objets chiraux et achiraux : énantiomérie ; lumière et polarisation ; énantiomères et racémique ; configurations et conventions ; composés ayant plus d'un centre chiral ; dédoublement d'un racémique ; convention E-Z : stéréoisomérie des alcènes. 6. Polymères : structure des polymères ; notions de masses molaires ; propriétés des polymères: la Tg ; polymérisations par étapes ; polymérisations en chaînes ; polymères réticulés ; polymères stéréoréguliers ; techniques de polymérisation ; un exemple de mise en forme de polymère.</p>
Ressources en ligne	Site moodle du cours: notes de cours - exercices réalisés lors des travaux dirigés - exercices supplémentaires
Faculté ou entité en charge:	ESPO

Programmes / formations proposant cette unité d'enseignement (UE)				
Intitulé du programme	Sigle	Crédits	Prérequis	Acquis d'apprentissage
Master de spécialisation interdisciplinaire en sciences et gestion de l'environnement et du développement durable	ENVI2MC	3		
Master [60] en sciences et gestion de l'environnement	ENVI2M1	3		
Master [120] en sciences et gestion de l'environnement	ENVI2M	3		
Bachelier : ingénieur de gestion	INGE1BA	3		