


6.00 crédits	30.0 h + 30.0 h	Q2
--------------	-----------------	----

Enseignants	Elias Benjamin ;Fustin Charles-André ;
Langue d'enseignement	Français
Lieu du cours	Louvain-la-Neuve
Préalables	Concepts et outils équivalents à ceux enseignés dans les UEs LCHM1111 ou LBIR1140
Thèmes abordés	<p>Les travaux pratiques sont non seulement basés sur l'apprentissage des techniques de base de la chimie organique expérimentale (distillation, chromatographie, extraction) mais constituent aussi une première approche vers la synthèse organique et l'utilisation des techniques d'analyses (point de fusion, indice de réfraction).</p> <p>Les synthèses de produits organiques seront judicieusement choisies et en relation directe avec la partie théorique, confortant ainsi l'étudiant dans l'apprentissage de la réactivité chimique abordée au cours (réactions de substitution nucléophile, addition électrophile).</p>
Acquis d'apprentissage	<p>A la fin de cette unité d'enseignement, l'étudiant est capable de :</p> <p>L'objectif principal des travaux pratiques est de fournir aux étudiants les principes fondamentaux de la chimie organique expérimentale, d'une part en les initiant aux différentes techniques de base utilisées en synthèse organique, d'autre part en réalisant une première approche de la synthèse organique en lien direct avec la partie théorique du cours.</p> <p>¹ L'accent est également mis sur l'apprentissage des règles de bonne conduite et des normes de sécurité au sein d'un laboratoire de chimie.</p> <p>Apprendre à lire et à appliquer un mode opératoire ainsi que rédiger un rapport d'expérience font également partie des objectifs des travaux pratiques.</p>
Modes d'évaluation des acquis des étudiants	<p>Etudiants Bioingénieurs (BIR11BA) et Biologistes (BIO11BA)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Outre le cours, la formation comporte des séances de laboratoires (8h) et des séances d'exercices (20h). - La formation pratique fait partie intégrante de l'enseignement de la chimie organique et en constitue une partie indissociable (y compris pour les étudiants BIS). La participation à toutes les séances de travaux pratiques est dès lors OBLIGATOIRE. <p>Les travaux pratiques comportent 2 séances de laboratoire. Chaque séance de laboratoire donne lieu à une note à part entière. L'ensemble des 2 séances intervient pour 1/20 de la note globale de l'examen pour les BIR. Cette note comprend le rendement et la pureté des produits synthétisés ainsi que les tests de laboratoire.</p> <p>Toute absence aux travaux pratiques doit être MOTIVEE (justifiée par un certificat médical en cas de maladie ou par un document officiel en cas de décès d'un proche) :</p> <p>En cas d'absence MOTIVEE, la séance de laboratoire concernée sera tout simplement annulée. La note finale de laboratoire comptabilisera uniquement la séance prestée et interviendra pour 1/20 de la note finale de l'examen.</p> <p>En cas de deux absences MOTIVEES, les séances de laboratoire n'interviendront pas dans la note globale de l'examen. L'étudiant sera uniquement évalué sur son examen écrit.</p> <p>Toute absence NON MOTIVEE sera sanctionnée par une note de 0/20 pour la note globale de l'examen, quelle que soit la session d'examen (2° ou 3° session).</p> <p>Il n'y aura pas de séance de rattrapage.</p> <p>Ces modalités sont également valables pour les étudiants BIS sauf s'ils ont déjà obtenu une note aux travaux pratiques supérieure ou égale à 10/20, auquel cas ils en seront dispensés.</p> <p>Le contenu des travaux pratiques demeure toutefois partie de la matière d'examen pour les étudiants BIS.</p> <ul style="list-style-type: none"> - L'examen final intervient pour 19/20 de la note globale. Il portera sur l'ensemble de la matière enseignée, y compris les séances d'exercices et de laboratoire. Il se présentera sous la forme d'une épreuve écrite pouvant comporter des questions à choix multiples. - La moyenne entre la note des travaux pratiques et la note de l'examen final est établi à 5,8 (arrondi à l'excès) et la note finale est établie à 10/20.

Contenu	<p>1. Introduction et rappels : la chimie ; le carbone ; théorie VSEPR ; représenter une molécule ; les hydrocarbures ; les groupes fonctionnels principaux en chimie organique.</p> <p>2. Isomérisation : isomères de constitution ; stéréoisomérisation ; centre stéréogénique et atome de carbone stéréogénique ; propriétés des énantiomères ; isomérisation géométrique ; isomérisation conformationnelle ; les cycloalcanes.</p> <p>3. Réactivité : les réactions en chimie organique ; nucléophiles et électrophiles ; modification de la densité électronique sur un atome ou groupe d'atomes ; acidité et basicité en chimie organique ; facteurs qui influencent l'acidité et la basicité ; effet du solvant.</p> <p>4. Les liaisons multiples : préambule ; stabilité des alcènes ; réactivité des alcènes ; Addition de HX sur alcène ; hydratation d'un alcène ;</p>
---------	---

Programmes / formations proposant cette unité d'enseignement (UE)				
Intitulé du programme	Sigle	Crédits	Prérequis	Acquis d'apprentissage
Bachelier en sciences biologiques	BIOL1BA	6		
Bachelier en sciences de l'ingénieur, orientation bioingénieur	BIR1BA	6		