

**Responsable UE**  
Meriam El Ouahabi

**Président de jury**  
Roland Decaudin

**Secrétaire de jury**  
Laurence Bourgeois

**Contact**  
service.etudiants@saint-  
luc.be  
+32 4 341 81 33

**Bloc 2 • Cycle 1 • Niveau 6 du CFC**

UE donnée en Français • Obligatoire • Second quadrimestre  
2 crédits • 40 points • 30 heures

Prérequis : 1CR22 Chimie Q1•1CR33 Chimie Q2

Corequis : 2CC10 Atelier de l'option•2CR22 Chimie Q1•2CP10 Atelier de l'option

## **Activité.s d'apprentissage**

---

### **C2171 - Sciences et sciences appliquées - chimie de base q2**

2 crédits • 40 points • 30 heures • El Ouahabi Meriam

## **Acquis d'apprentissage**

---

Au terme du cours de **SCIENCES ET SCIENCES APPLIQUEES, CHIMIE DE BASE**, l'étudiant est capable de :

- restituer les concepts théoriques relatifs à l'étude des liquides et solvants (processus physiques et ré-actions chimiques) utiles à la pratique de la conservation/restauration
- Appliquer les concepts théoriques à des exemples quantitatifs et à l'étude du nettoyage des surfaces peintes: acides-bases, tensio-actifs, détergents, émulsions, chélation

## **Calcul de la note de l'unité d'enseignement**

---

Cette unité d'enseignement étant composée d'une seule activité, la note finale correspond au résultat obtenu pour le cours.

## **Compétences**

---

Cette unité contribue à notre profil d'enseignement en participant au développement des compétences suivantes:

C2 C4 C6 C7 de notre référentiel interne.

### Objectifs

---

Au terme de ce module, l'étudiant est capable de :

- 1) Etre capable d'identifier le type de mécanisme réactionnel observé en chimie organique et l'appliquer à des exercices de base
- 2) Etre capable d'écrire et d'équilibrer une réaction chimique de base en chimie organique
- 3) Etre capable d'identifier les différentes fonctions chimiques en chimie organique

### Contenu

---

Type de réaction: addition, élimination, substitution, réarrangement

Alcanes et dérivés halogénés: halogénéation et processus radicalaire

Alcènes : règle de Markovnikov et ozonolyse

Alcools : oxydation ménagée

Acides carboxyliques : décarboxylation

Cétones et aldéhydes : réactions de Canizzaro.

### Méthode d'enseignement et d'apprentissage

---

Cours théorique accompagné d'exemples et d'exercices en présentiel.

### Bibliographie

---

### Mode d'évaluation pratiqué

---

**Mode d'évaluation pour le Q2 (session mai/juin) :**

- QCM en présentiel

**Mode d'évaluation pour le Q3 (session août/septembre) :**

- QCM à distance via Teams

## Support de cours

---

Support de cours : vous pouvez vérifier si un support de cours est requis pour ce cours sur MyIntranet > mes études > mes cours