

# UTC702 - Chimie : de l'atome au vivant

## Présentation

### Prérequis

Avoir le niveau Bac+2 (titre de niveau 5 du Cnam (ex niveau III), L2, BTS, DUT...) dans des disciplines scientifiques et techniques se rapportant de préférence à la chimie, la biochimie ou la biologie. Ce cours s'adresse également aux élèves titulaires d'un Bac+2, non issus d'une formation dans les sciences et techniques du vivant, et qui désirent acquérir des connaissances de base en chimie et en physico-chimie.

## Objectifs pédagogiques

Ce cours constitue une initiation aux concepts d'atomes, de molécules, de supramolécules, de biomolécules et de nanoparticules. Il expose et illustre de manière pédagogique les propriétés physico-chimiques et les réactivités de ces constituants de la matière et du vivant. Il s'appuie sur la plateforme d'enseignement à distance Moodle pour optimiser la relation auditeur-enseignant.

Cette UE fait partie du Tronc Commun de plusieurs filières ingénieur du Cnam :

- le titre ingénieur spécialité Bio-informatique (CYC8200), spécialité Chimie, parcours analyse chimique et bioanalyse (CYC8401) ou parcours chimie moléculaire et formulation (CYC8402), spécialité Génie biologique (CYC8600) et spécialité Gestion des risques (CYC9000).

Cette UE est par ailleurs proposée aux élèves préparant :

- la licence Sciences Technologies Santé, mention Sciences et technologies (LG040), en particulier dans les parcours Analyse chimique et bioanalyse (LG04002), Biologie et biotechnologies (LG04003) et Chimie (LG04004).

**Cette UE est éligible au compte personnel de formation (CPF)**

## Programme

### Contenu

#### I- De l'atome aux molécules et aux assemblages moléculaires

1. Classification périodique - Structure de l'atome - Chimie nucléaire
2. Propriétés des atomes (rayon atomique, énergie d'ionisation, affinité électronique, électronégativité, polarisabilité)
3. Liaison covalente et effets électroniques (inductif, mésomère).
4. Notation de Lewis
5. Fonctions chimiques
6. Liaisons non covalentes et énergies mises en jeu
7. Assemblage supramoléculaire
8. Assemblage nanoparticulaire

#### II- Représentation moléculaire

1. Eléments de stéréochimie : conformation, configuration
2. Molécules organiques (biologiques et synthétiques)
3. Reconnaissance moléculaire en milieu biologique
4. Exemple de descripteurs moléculaires : logP, MW, charge

#### III- Réactivité moléculaire

1. Notion acide / base
2. Coupure hétérolytique des liaisons - Notion électrophilie / nucléophilie
3. Coupure homolytiques des liaisons – Radicaux
4. Transfert d'électrons – Notion oxydant / réducteur

Mis à jour le 09-04-2024



**Code : UTC702**

Unité d'enseignement de type cours

3 crédits

Volume horaire de référence (+/- 10%) : **30 heures**

**Responsabilité nationale :**

EPN07 - Chimie Vivant Santé / 1

**Contact national :**

EPN07

292 rue Saint martin accès 5.0

2 rue Conté accès 31.4

75003 Paris

01 40 27 27 39, 01 40 27 23 81

Alain sabathé et Myriam Pillier

[alain.sabathe@lecnam.net](mailto:alain.sabathe@lecnam.net) ,

[myriam.pillier@lecnam.net](mailto:myriam.pillier@lecnam.net)

5. Exemples de réactivité : réaction de Maillard, polymérisation radicalaire, triade catalytique (chymotrypsine)

## Modalités de validation

- Examen final

## Description des modalités de validation

Examen final

Deux sessions d'examen