

# CHG018 - Premier pas en chimie générale

## Présentation

### Prérequis

Cette UE est destinée aux auditeurs préparant:

- le titre RNCP3 (CPN38) "Technicien de laboratoire en chimie, biochimie, biologie"
- la licence Sciences Technologies Santé, mention Sciences et technologies (LG04), parcours Agro-industries (LG04001), parcours Analyse chimique et bioanalyse (LG04002), parcours Biologie et biotechnologies (LG04003), parcours Chimie (LG04004), parcours Génie des procédés (LG04005), parcours Radioprotection (LG04006)

Cette unité de valeur est labélisée "École de la Santé".

Niveau requis : un niveau de chimie niveau baccalauréat scientifique est un plus mais pas nécessaire. Une remise à niveau en mathématique est possible en suivant le CHG001 "Bases scientifiques pour la chimie et la biologie".

## Objectifs pédagogiques

L'objectif de cet enseignement est :

- de sensibiliser l'apprenant à l'importance de la chimie, comme industrie fournissant la plupart des produits utilisés dans les activités humaines (matériaux, carburants, plastiques, hygiène et cosmétique, pharmacie, etc.), comme science naturelle centrale pour la compréhension de notre environnement et comme discipline inhérente aux sciences de la vie (biochimie, biologie, environnement, alimentation, santé, etc.)
- de faire revoir les connaissances élémentaires telles que : nature des éléments chimiques, corps simples et composés, formules chimiques, organisation de la matière, réaction chimique et stœchiométrie...
- de donner les notions élémentaires préalables aux enseignements de "chimie générale 1" (CHG003) et "chimie générale 2" (CHG004) et pour les enseignements de travaux pratiques (CHG005, CHG007 et CHG009).

Ainsi, les élèves réactiveront les connaissances acquises antérieurement et les complèteront, où acquerront le niveau nécessaire en chimie pour la suite de leurs formations au CNAM.

## Programme

### Contenu

**Chimie et méthode scientifique** : mesure, unité, précision

**Architecture de la matière** : atomes et molécules, périodicité chimique, liaison covalente et ionique, représentations moléculaires

**Les états de la matière** : solide, liquide, cristal liquide, gaz, volume, densité, tensions superficielles et interfaciales, pression, loi des gaz parfaits

**Les transitions de phase** : influence de P et de T, évaporation, fusion, sublimation

**Les solutions et les solvants** : polarité, pouvoir dissociant, force ionique, lois de la dilution, concentration, dissolution de sels

**La réaction chimique** : réaction totale, réactif limitant, réversibilité, stœchiométrie, tableau d'avancement

**Acides et Bases en solution aqueuses** : pH,  $K_a$  et  $pK_a$ , solution tampon, dosages acido-basiques et redox

**Conservation de l'énergie et prévision du sens des transformations spontanées** : Chaleur, Travail, Énergie interne, Enthalpie, Entropie, Enthalpie libre

**Cinétique chimique** : Loi de vitesse, ordre de réaction, Énergie d'activation, Catalyse

**Chimie et chimie bio-organique** : (bio-)molécules, (bio-)polymères, premiers éléments de biochimie

**Polymères** : principaux monomères et polymères, structure/propriété, différents mode de polymérisation

Mis à jour le 09-04-2024



**Code : CHG018**

Unité d'enseignement de type cours

6 crédits

Volume horaire de référence (+/- 10%) : **50 heures**

**Responsabilité nationale :**

EPN07 - Chimie Vivant Santé / 1

**Contact national :**

EPN07 - Analyse chimique et bioanalyse, physique

292 rue St Martin

accès 5-0-12

75003 Paris

01 40 27 27 39

Alain Sabathé

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

## Modalités de validation

- Examen final

## Description des modalités de validation

Examen écrit final (deux sessions)

## Bibliographie

---

Titre	Auteur(s)
Principes de Chimie 4ième Edition (2017) De Boeck Ed.	Peter William Atkins, Loretta Jones, Leroy Laverman