

# PROGRAMME DE COLLES – CHIMIE – PC

---

Semaine du 4/12 au 8/12

TRANSFORMATION DE LA MATIERE EN CHIMIE ORGANIQUE

Chimie Organique du DS n°3

## Chapitre 2 : Additions nucléophiles suivies d'élimination

### I. Présentation des acides carboxyliques et des dérivés d'acides

### II. Réactivité des acides carboxyliques et des dérivés d'acide

1. Réactivité des acides carboxyliques
2. Réactivité comparée des dérivés d'acide
3. Mécanisme de l'addition nucléophile suivie d'élimination
4. Activation du groupe carboxyle

### III. Synthèses des esters et des amides

Synthèse des esters

- a) A partir des acides carboxyliques : estérification de Fischer
- b) A partir des chlorures d'acyles ou anhydrides d'acide
- c) Applications

Synthèse des amides

- d) A partir des acides carboxyliques
- e) A partir des chlorures d'acyles ou anhydrides d'acide
- f) Applications

### IV. Hydrolyse des dérivés d'acides

Hydrolyse des esters

- a) Hydrolyse acide
- b) Hydrolyse basique : saponification

Hydrolyse des amides

- a) Hydrolyse acide
- b) Hydrolyse basique

### V. Applications en synthèse organique : protection de fonctions

1. Protection du groupe -OH sous forme d'ester
2. Protection du groupe -NH<sub>2</sub> sous forme d'amide

### VI. Synthèses de polyesters et de polyamides à partir de diacides carboxyliques

1. Définitions et exemples
2. Synthèse de polyesters à partir de diacides carboxyliques
3. Synthèse de polyamides à partir de diacides carboxyliques

### VII. Structure primaire des peptides et protéines

1. Acides  $\alpha$ -aminés
2. Protéine et liaison peptidique

---

### Savoirs

#### ☞ Définir les termes :

Dérivé d'acide (composé carboxylé), activation in-situ, activation ex-situ, prototropie, estérification de Fischer, acylation d'une amine, amine non acylable, saponification, polyester, polyamide, acide  $\alpha$ -aminé, protéine, peptide, liaison peptidique.

#### ☞ Capacités exigibles :

- Comparer les réactivités électrophiles des acides carboxyliques, chlorures d'acyle, anhydrides d'acide, esters, amides, les aptitudes nucléofuges des groupes partants dans les molécules correspondantes et en déduire l'importance de l'activation du groupe carboxyle.
- Proposer et/ou analyser différents moyens d'activation d'un groupe carboxyle.
- Expliquer comment obtenir un bon rendement de synthèse d'ester à partir d'un alcool primaire ou secondaire et d'un acide carboxylique selon la méthode d'activation choisie et les conditions expérimentales.
- Justifier le choix des conditions opératoires retenues pour la synthèse des amides.
- Utiliser la formation des esters et des amides dans le cadre d'une stratégie de synthèse nécessitant la protection d'un groupe hydroxyle ou d'un groupe amino.

# PROGRAMME DE COLLES – CHIMIE – PC

- Déduire de la structure d'un polyester ou d'un polyamide la formule du ou des monomères correspondants et réciproquement.
- Justifier le choix des conditions opératoires d'hydrolyse.
- Proposer des réactifs permettant de synthétiser un polyester ou un polyamide donné
- Représenter le polyester ou le polyamide obtenu par polymérisation de monomères donnés
- Justifier les choix expérimentaux effectués dans un protocole donné de synthèse de polyester ou de polyamide
- Identifier un peptide ou une protéine comme un enchainement d'unités issues d'acides  $\alpha$ -aminés (aucune structure ou nomenclature n'est exigible)
- Identifier les chaînes latérales dans les acides  $\alpha$ -aminés, les peptides ou les protéines fournis.

## THERMODYNAMIQUE CHIMIQUE

### Chapitre 1 : Application du premier principe de la thermodynamique

#### I. Définitions et premier principe de la thermodynamique

1. Le système physico-chimique
2. Différentes phases d'un système
3. Modèles de transformations
4. Energie interne et premier principe
5. Enthalpie et transfert thermique lors d'une transformation monobare

#### II. Enthalpie standard de réaction et cycles thermodynamiques

1. Etat standard et état standard de référence
2. Grandeurs tabulées
  - b) Réaction de formation d'une espèce chimique
  - c) Enthalpie standard de formation d'une espèce chimique
3. Enthalpie standard de réaction
  - a) Enthalpie standard de combustion
  - b) Enthalpie standard de dissociation de liaison A-B
  - c) Energie de première ionisation
  - d) Energie d'attachement électronique
  - e) Enthalpie standard de changement d'état

3. Cycles thermodynamiques et loi de Hess

#### III. Effets thermiques en réacteurs monobare

1. Transfert thermique lors d'une transformation monobare et monotherme
2. Cas d'une transformation adiabatique – température de flamme

##### ➤ Définir les termes :

Système ouvert/fermé/isolé, transformation isobare/monobare, isotherme/monotherme, isochore, adiabatique, état standard de référence d'un élément, état standard d'un constituant, enthalpie standard de formation

##### ➤ Capacités exigibles :

- Déterminer une enthalpie standard de réaction à l'aide de données thermodynamiques ou de la loi de Hess.
- Prévoir le sens du transfert thermique entre un système en transformation chimique et le milieu extérieur à partir de données thermodynamiques.
- Evaluer la température atteinte par un système siège d'une transformation physico-chimique supposée isobare et réalisée dans un réacteur adiabatique.