

PROGRAMME DE COLLES – CHIMIE – PC

Semaine du 18/11 au 22/11

REVISER TOUTE LA CHIMIE ORGANIQUE DE PCSI

Connaitre tous les bilans et mécanismes de PCSI – cf. DM n°2 Sciences

TRANSFORMATION DE LA MATIERE EN CHIMIE ORGANIQUE

Chapitre 1 : Additions sur les doubles liaisons carbone-carbone

I. Présentation des hydrocarbures insaturés

1. Les alcènes
2. Les alcyne

II. Hydratation acido-catalysée des alcènes : synthèse d'alcool

1. Bilan et résultats expérimentaux
 - b) Mécanisme
 - c) Régiosélectivité

III. Hydroboration-oxydation : synthèse d'alcools primaires

1. Réactivité du borane et bilan
2. Mécanisme et caractéristiques de la réaction
3. Utilisation en synthèse

IV. Hydrogénation catalytique des alcènes et des alcyne

1. Hydrogénation en catalyse hétérogène
 - a. Bilan
 - b. Catalyseur et mécanisme
 - c. Régiosélectivité et stéréosélectivité
2. Hydrogénation en catalyse homogène
 - d. Catalyseur
 - e. Sélectivité en catalyse homogène
3. Hydrogénation des alcyne

Savoirs

➤ Définir les termes :

Alcène, alcyne, hydratation d'un alcène, hydroboration, addition syn, catalyse homogène, catalyse hétérogène, catalyseur « empoisonné »

➤ Capacités exigibles :

- Prévoir ou justifier la régiosélectivité de l'hydratation d'un alcène à l'aide de la stabilité des carbocation intermédiaires.
- Prévoir ou justifier la régiosélectivité de l'hydroboration à l'aide des effets stériques.
- Hydrogénation catalytique : identifier les différents types d'interactions entre le catalyseur hétérogène et les réactifs.
- Interpréter la stéréospécificité syn de l'addition du dihydrogène à l'aide du mécanisme en catalyse hétérogène.
- Identifier les processus élémentaires intervenant lors de l'hydrogénation d'un alcène en catalyse homogène.

Chapitre 2 : Additions nucléophiles suivies d'élimination

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

1. Structure et nomenclature
2. Propriétés physiques et spectroscopiques
3. Propriétés acido-basiques

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

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

PROGRAMME DE COLLES – CHIMIE – PC

Activation in-situ

III. Synthèses des esters et des amides

1. 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
2. Synthèse des amides
 - a. A partir des acides carboxyliques
 - b. A partir des chlorures d'acyles ou anhydrides d'acide
 - c. Applications

- Justifier le choix des conditions opératoires d'hydrolyse.

IV. Hydrolyse des dérivés d'acides

1. Hydrolyse des esters
 - a. Hydrolyse acide
 - b. Hydrolyse basique : saponification

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.

➡ 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.