

Plan du cours

PARTIE E2 : CINÉTIQUE DES RÉACTIONS D'OXYDOREDUCTION

Chapitre 2.1. Allure des courbes courant-potentiel

3. Optimisation des conditions d'électrolyse
 - 3.1. Choix de la tension
 - 3.2. Choix de l'électrode
 - 3.3. Nécessité de purifier la solution avant l'électrolyse

PARTIE O4 : CRÉATION DE LIAISON CC

Chapitre 4.5. Création de liaison double C=C

1. Réaction de Wittig
 - 1.1. Bilan de la réaction
 - 1.2. Réalisation
 - 1.3. Entraînement à la rétrosynthèse
2. Métathèse des alcènes
 - 2.1. Principe
 - 2.2. Entraînement à la rétrosynthèse
 - 2.3. Catalyse homogène
 - 2.4. Mécanisme

PARTIE O2 : ADDITION SUR HYDROCARBURE INSATURE

Chapitre 2.2. Hydrogénation des liaisons multiples

1. Les grandes tendances
 - 1.1. Bilan de la réaction
 - 1.2. Aspect thermodynamique
 - 1.3. Aspect cinétique : nécessité d'une catalyse
 - 1.4. Une transformation hautement sélective
2. Mécanisme en catalyse hétérogène
3. Mécanisme en catalyse homogène
4. Hydrogénation des alcynes

TD

Oxydoréduction

Demi-classe

TP

Déshydratation d'un alcool
(Distillation fractionnée – Extractions
liquide-liquide – Indice de réfraction)
Investigation : purification du mélange brut

TIPE

Expériences : Etzol, Longa, Seng,
Djeridi, Yegba, Fournol, Barat, Priso,
Huynh, Vasseur, Carré, Gourdon,
Carbajal, Leveque, Rouvillois, Pelissolo,
Aouameur

Colles / Devoirs

Colle Q9 :
Création de liaisons CC
Thermo des réactions d'oxydoréduction

Devoir surveillé 6 :
Thermodynamique, Chimie organique,
Oxydoréduction (sans aspect cinétique)

Documents distribués

- Activité documentaire « Corrosion »
- Enoncé et corrigé Devoir Surveillé 6

Travail à préparer

- M 04/03 : AD Corrosion
- Me 05/03 : Oxydoréduction
- Me 12/03 : Chimie organique

Remarques