

Plan du cours

Exercices d'application autour de la détermination de la composition finale d'un système siège d'une unique réaction chimique.

PARTIE T4 : OPTIMISATION DE CONDITIONS EXPERIMENTALES

1. Comment augmenter le rendement d'une synthèse ?
 - 1.1. Position du problème
 - 1.2. Comment imposer une évolution dans le sens direct ?
 - 1.3. Facteurs d'équilibre
 - a. Température
 - b. Pression et quantités de matière
2. Exemple du grillage de la blende
3. Exemple de l'estérification
4. Exemple de la synthèse de l'ammoniac

TD

Premier principe

Demi-classe
Exercices 1, puis 2 à 6 (au choix)

Second principe

Classe entière
Etat final et sens d'évolution

TP

Réaction de Wittig
(*Reflux, Extraction liquide-liquide, Séchage d'un liquide, Evaporateur rotatif, Recristallisation, Prise d'un point de fusion, CCM*)

TIPE

Expériences : *Etzol, Seng, Longa, Vidal, Fournol, Tendron, Lengagné, Barat, Priso, Desjardins, Digeon.*

Colles / Devoirs

Colle Q7 :

Premier principe de la thermodynamique, et applications proches du cours pour le second principe.
Activité documentaire sur la synthèse peptidique.

Documents distribués

- Enoncé TP Orga 1
- Corrigé DM5
- Enoncé TD Second principe
- Corrigé TD Premier principe
- Documents pour le cours « Optimisation de procédé »

Travail à préparer

- Me 14/01 : Second principe
- S 17/01 : DS 5 (Thermodynamique, E-pH et chimie organique)
- Me 21/01 : Second principe

Remarques
