

Les liaisons faibles.

- 1- Solvants, solubilité et miscibilité.
 - a- Dissolution d'un composé non ionisable.
 - b- Dissolution d'un composé ionisable.
 - c- Extraction liquide-liquide.
 - d- Composés hydrophiles et hydrophobes : amphiphilie.

LA STEREOCHIMIE DES MOLECULES ORGANIQUES

III- Stéréoisomères de conformation de molécules acycliques saturées.

- a- L'éthane.
- b- Le butane.

Introduction à la Chimie Organique
Nucléophilie et électrophilie.
Ecriture des mécanismes réactionnels.
Effets électroniques et conséquences.

I- Réactivité en chimie organique.

- 1- Nucléophilie et facteurs favorables.
- 2- Electrophilie.
- 3- Réaction entre un nucléophile et un électrophile.

II- Mécanisme réactionnel.

- 1- Exemple, processus élémentaire, molécularité
- 2- Profil élémentaire d'un acte élémentaire, état de transition.
- 3- Intermédiaire réactionnel.
- 4- Interprétation microscopique des facteurs cinétiques.
- 5- Postulat de Hammond.
- 6- Contrôle cinétique et thermodynamique.

III- Effets électroniques et conséquences.

- 1- Effets inductifs I.
- 2- Effets mésomères M.
- 3- Différentes familles de groupes.
- 4- Stabilité des intermédiaires réactionnels.
- 5- Influence sur la basicité en chimie organique.

IV- Sélectivité et spécificité. **(aucune réaction exigible)**

- 1- Chimiosélectivité.
- 2- Régiosélectivité.
- 3- Stéréo-sélectivité et spécificité.

Conclusion : Schéma de synthèse, bilan ou mécanisme.

On pourra aussi poser des exercices sur stéréoisomères de configuration et liaisons faibles si nécessaire.

Colleurs :

Daudeville Adrien
Delserieys Jean
Falcou Serge
Thomazeau Anne

mercredi 16h-18h
vendredi 16h-18h
vendredi 16h
vendredi 18h-20h