LC2 Chimie supramoléculaire

BIBLIO

Schott

Fosset PCSI + Exos résolus PCSI J. Calafell L'indispensable en liaison chimique TI Supra host guest

Introduction:

- Définir la chimie supra
- Applications

I. <u>Interaction intermoléculaire en chimie supramoléculaire</u>

- VDW
- Kessom, Debye, London
- => l'indispensable en liaisons chimiques fiche n°18 p.80 (l'essentiel avec l'expression des interactions)
- => Fosset PCSI Chapitre n°6 Forces intermoléculaires p.365 (plus complet, explique bien les différents dipôle, et il y a des illustrations).
- Bilan des forces, potentiel de Léonard Jones
- => Schott Camp n°8 : interaction intermoléculaire p.233
- Liaisons H
- => Fosset PCSI p.374
- => L'indispensable en liaison chimique (exemples concrets)
- Modèle hydrophobes
- => TI supra host-guest p.6

II. Notion d'associations récepteur-substrat

1. Reconnaissance moléculaire

- Intéraction spécifique
- Critères (complémentarité stérique, d'interactions, grande zone de contact)
- => TI supra host-guest p.3
- => Leçon Manon: http://perso.ens-lyon.fr/manon.leconte/pedago/fichiers/interactions/chimie_supra.pdf

2. Aspect thermodynamique

- Contante de complication pour Remonter aux valeurs de deltarH et deltarS (à voir si on le fait) (TI supra host guest p.3)
- Effet chelate : entropiquement favorisé
- Effet macrocyte (effet enthalpique)

III. Exemples d'associations

1. Reconnaissance des cations

- Reconnaissance des cations métalliques
- => TI supra host-guest p.10 et plus
- Plus spécifique : reconnaissance des alcalins (éther couronnes)
- => Leçon Manon: http://perso.ens-lyon.fr/manon.leconte/pedago/fichiers/interactions/chimie_supra.pdf
- => Housecroft Chap $n^{\circ}11$: Groupe 1: Les métaux alcalins p.297 (accès sur les éther couronnes)
- 2. **Reconnaissance** ... (voir ce qui donne envie)
- => TI supra host-guest p.10 et plus

3. Catalyse par transfert de charge

=> Leçon Manon: http://perso.ens-lyon.fr/manon.leconte/pedago/fichiers/interactions/chimie supra.pdf

FIN

Si titre: Liaisons faibles et EI: chimie supra

On reprendre le plan de la LC liaisons faibles et on remplace le III par III. Chimie supramoléculaire et on par de reconnaissance moléculaire