

Révision Nomenclature organique, Stéréochimie, IR et RMN.

Théorie des OM pour les molécules diatomiques.

I- Les approximations fondamentales.

- 1- Approximation de Born Oppenheimer.
- 2- Approximation orbitalaire ou approximation de Slater.
- 3- Expression des O.M : théorie C.L.O.A.

II- Interaction de deux orbitales atomiques identiques.

- 1- Etude de la densité électronique.
- 2- Intégrale de recouvrement et symétrie.
- 3- Interaction de deux OA identiques : expression des OM.

III- Les molécules et ions diatomiques de la première période.

- 1- Représentation des OM σ_s et σ_s^* .
- 2- Espèces diatomiques de la première période.

IV- Les molécules diatomiques homonucléaires de la seconde période.

- 1- Diagrammes non corrélés et corrélés (hors programme, c'est-à-dire qu'il faut donner une indication en théorie).
- 2- Résumé.

Méthodes des fragments : principe et application à BeH_2 , H_2O , BH_3 , NH_3 , éthène, systèmes pi. Dès que cela se complique il faut donner des informations : place des niveaux énergétiques, forme des OM.

Colleurs :

Sylvain Betoule
Matthieu Emond
Serge Falcou
Rémi Le Roux

mercredi 16h-18h
vendredi 16h-17h
vendredi 19-20
mardi 11h30-12h30 puis 18-20