LC2 : LA LIAISON COVALENTE Diagramme d'orbitales moléculaires de molécules diatomiques

Gabriel BALAVOINE, Timothée AUDINET

23 septembre 2020

Limites du modèle de Lewis

- Energie des liaisons carbones-carbones
- Longueurs de liaisons du dioxygène
- Paramagnétisme de l'oxygène

https://youtu.be/KcGEev8qulA?t=94

Méthode pour construire un diagramme d'orbitales moléculaires

- 1. Inventorier et représenter les orbitales de valence des atomes
- 2. Étudier les symétries de toutes les orbitales par rapport à des plans de symétrie de la molécule
- 3. Repérer les orbitales qui peuvent interagir entre elles
- 4. 2 orbitales atomiques en interaction, forment deux orbitales moléculaires : une liante et une anti-liante
- 5. Construire le diagramme en combinant les orbitales atomiques

Application au diagramme de H₂

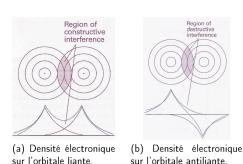


Figure 1: Densité électronique lors de l'interaction entre deux orbitales atomiques (*Atkins*, p. 371)

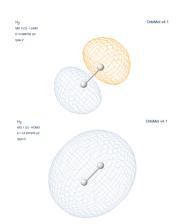


Figure 2: Orbitales moléculaires de la molécule H₂

Méthode pour construire un diagramme d'orbitales moléculaires

- 1. Inventorier et représenter les orbitales de valence des atomes
- 2. Étudier les symétries de toutes les orbitales par rapport à des plans de symétrie de la molécule
- 3. Repérer les orbitales qui peuvent interagir entre elles
- 4. 2 orbitales atomiques en interaction, forment deux orbitales moléculaires : une liante et une anti-liante
- 5. Construire le diagramme en combinant les orbitales atomiques

Application au diagramme de O₂

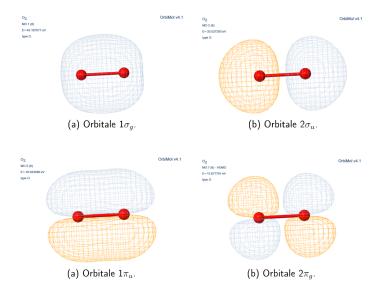


Diagramme d'orbitales de O_2^+ et O_2^-

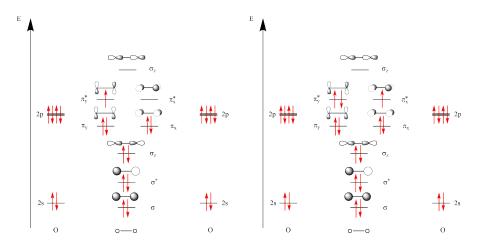


Figure 3: Diagramme d'orbitales moléculaires de O_2^+ (i = 2,5)

Figure 4: Diagramme d'orbitales moléculaires de O_2^- (i = 1,5)