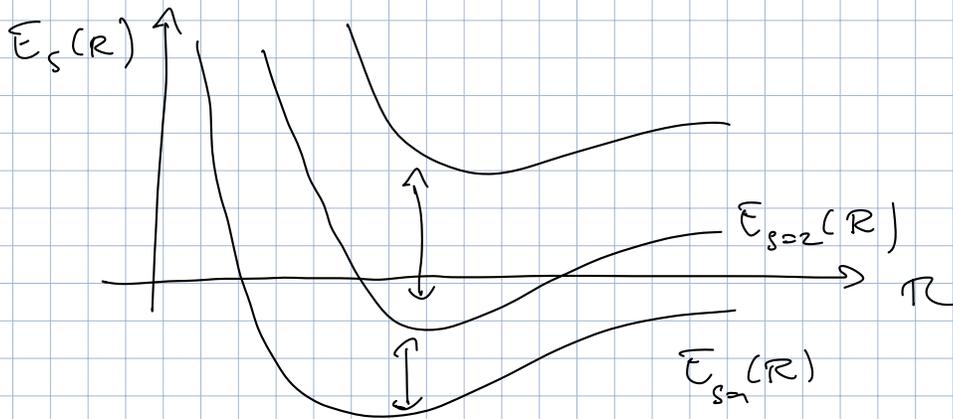


Approximation de Born-Oppenheimer

$$\hat{H}_e(\vec{R}) = \hat{T}_e + \hat{V}_{ee} + \hat{V}_{eN} + \hat{V}_{NN}$$

$$\hat{H} = \hat{T}_N + \hat{H}_e$$

$$\hat{H}_e \Phi_s(\{\vec{r}_i\}; \vec{R}) = E_s(\vec{R}) \Phi_s(\{\vec{r}_i\}; \vec{R})$$



En principe :

$$\Psi(\{\vec{r}_i\}; \vec{R}) = \sum_s F_s(\vec{R}) \Phi_s(\{\vec{r}_i\}; \vec{R})$$

fonction d'onde pour électrons et noyaux

$$\hat{H} \Psi = E \Psi$$

Φ_s est un base des fonctions $\Psi(\{\vec{r}_i\})$

Ψ : différents états électro-niques Φ_s sont superposés par le mouvement des noyaux

$$\Rightarrow \Psi \approx \sum_s F_s(\vec{R}) \Phi_s(\{\vec{r}_i\}; \vec{R})$$

Plus précisément

$$\begin{aligned} \hat{H} \Psi &= (\hat{T}_N + \hat{H}_e) \sum_s F_s \Phi_s = E \sum_s F_s \Phi_s \\ &= \sum_s \hat{T}_N (F_s(\vec{R}) \Phi_s(\{\vec{r}_i\}; \vec{R})) + \sum_s E_s F_s \Phi_s \\ &= \sum_s \left(-\frac{\hbar^2}{2\mu_N} \nabla_R^2 \right) (F_s(\vec{R}) \Phi_s(\{\vec{r}_i\}; \vec{R})) + \sum_s (E - E_{s'}) F_s \Phi_s \end{aligned}$$

$$\sum_s \left(-\frac{\hbar^2}{2\mu_N} \nabla_R^2 \right) (F_s(\vec{R}) \Phi_s(\{\vec{r}_i\}; \vec{R})) = \sum_s (E - E_{s'}) F_s \Phi_s$$

$$\int \left(\int_{\mathbb{R}^3} \psi d^3 r_i \right) \Phi_s^* (\{r_i\}; \vec{R}) \sum_{s'} \left(-\frac{\hbar^2}{2\mu\nu} \nabla_{\vec{R}}^2 \right) (\Phi_{s'} \Phi_{s'}) \leftarrow$$

$$= \sum_{s'} (\epsilon - \epsilon_{s'}) F_s \cdot \int (\psi_i d^3 r_i) \Phi_s^* \Phi_{s'}$$

$$= (\epsilon - \epsilon_s) F_s(\vec{R})$$

$$\nabla_{\vec{R}}^2 (F_s(\vec{R}) \Phi_s(\{r_i\}; \vec{R}))$$

$$= (\nabla_{\vec{R}}^2 F_{s'}) \Phi_{s'} + 2 \vec{\nabla}_{\vec{R}} F_{s'} \cdot \vec{\nabla}_{\vec{R}} \Phi_{s'} + F_{s'} \nabla_{\vec{R}}^2 \Phi_{s'}$$

$$|\vec{\nabla}_{\vec{R}} F_{s'} \cdot \vec{\nabla}_{\vec{R}} \Phi_{s'}|, |F_{s'} \nabla_{\vec{R}}^2 \Phi_{s'}| \ll |\Phi_{s'} \nabla_{\vec{R}}^2 F_{s'}|$$

$\Phi_s(\{r_i\}; \vec{R})$ dépend faiblement de \vec{R}



$$\sum_{s'} \left(\int (\psi_i d^3 r_i) \Phi_s^* \Phi_{s'} \right) \left(-\frac{\hbar^2}{2\mu\nu} \nabla_{\vec{R}}^2 \right) F_{s'}(\vec{R}) = (\epsilon - \epsilon_s) F_s$$

$$-\frac{\hbar^2}{2\mu\nu} \nabla_{\vec{R}}^2 F_s(\vec{R}) + \epsilon_s(\vec{R}) F_s(\vec{R}) = \epsilon F_s(\vec{R}) \quad (2)$$

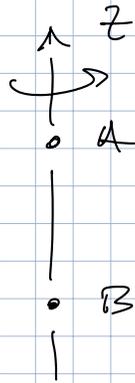
T_n \cup H fonction d'onde nucléaire $F_s(\vec{R})$

$$H_e(\vec{r}) \Phi_s(\{r_i\}; \vec{R}) = \epsilon_s(\vec{R}) \Phi_s(\{r_i\}; \vec{R}) \quad (1)$$

$$\Psi(\{r_i\}; \vec{R}) \stackrel{\text{B.O.}}{=} F_s(\vec{R}) \Phi_s(\{r_i\}; \vec{R})$$

Caractérisation des états électroniques sur la base des symétries \rightarrow transformation qui laisse la molécule invariante

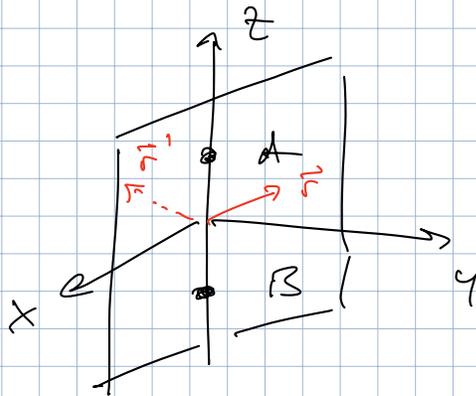
1) rotations autour de l'axe de la molécule



$$\hat{U}(\phi) = e^{-i\hat{L}_z \phi / \hbar}$$

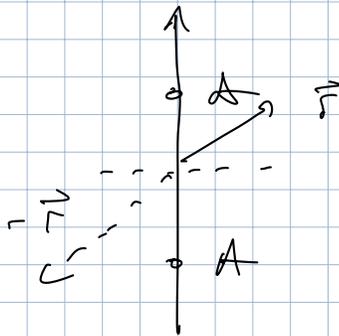
→ nombres quantiques

2) réflexion par rapport à un plan contenant l'axe moléculaire



$$y \rightarrow -y$$

3) molécules homonucléaires $A \equiv B$



①

rotation autour de l'axe moléculaire

$$\hat{L}^2 \rightarrow \hbar^2 M$$

$$M = 0, \pm 1, \pm 2, \dots$$

$$\hat{L}^2 = \sum_i \hat{L}_i^2$$

moment cinétique total des électrons

$$L = |M| = 0, 1, 2, \dots$$

nombre quantique

Rotation spectroscopie

$J =$ 0 1 2 3 ...

Σ Π Δ Φ

un seul electron

σ π δ ϕ ψ