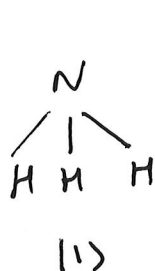


Resonance Quantique

Système quantique possédant 2 états ~~non~~ liés par une symétrie, ~~non~~ donc à priori d'énergie identique. Mais l'Hamiltonien permet de passer d'un état à l'autre.
→ apparition de 2 états non dégénéré.

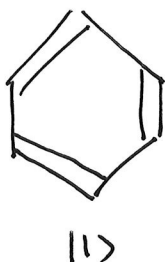
Exemple 1 NH_3



Hamiltonien dans la base $|1\rangle, |2\rangle$:
$$H = \begin{pmatrix} E_0 & -A \\ -A & E_0 \end{pmatrix}$$

→ états propres $|\psi_{II}\rangle = \frac{1}{\sqrt{2}}(|1\rangle + |2\rangle)$ d'énergie $E_0 - A$
 $|\psi_I\rangle = \frac{1}{\sqrt{2}}(|1\rangle - |2\rangle)$ d'énergie $E_0 + A$

Exemple 2 Molécule de Benzène



dans la base $|1\rangle, |2\rangle$:
$$H = \begin{pmatrix} E_0 & -A \\ -A & E_0 \end{pmatrix}$$

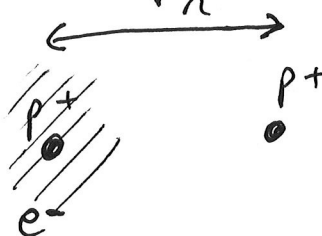
état fondamental : $\frac{|1\rangle + |2\rangle}{\sqrt{2}}$ d'énergie $E_0 - A$.

Cet état a une énergie plus faible que E_0 → le benzène est une molécule très stable.

- est symétrique, contrairement à $|1\rangle$ et $|2\rangle$ qui brisent la symétrie

Exemple 3 Ion moléculaire H_2^+

2 protons p^+ et 1 électron séparés par une distance r .



état 11) : l' e^- autour du proton de gauche



état 12) : l' e^- est autour du proton de droite

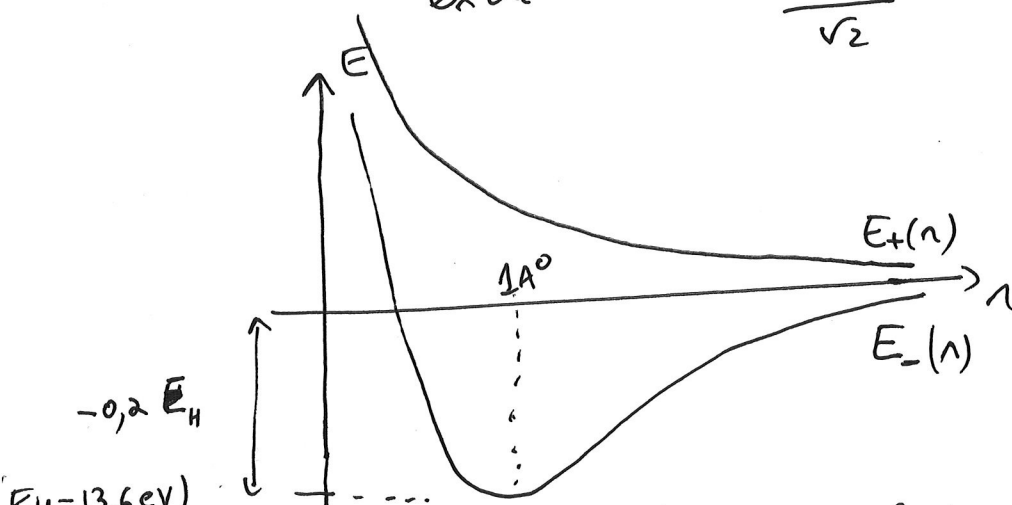
par effet tunnel, l'électron peut passer d'un proton à l'autre.

→ Hamiltonien
$$H = \begin{pmatrix} E_0(r) & -A(r) \\ -A(r) & E_0(r) \end{pmatrix}$$

$A(r)$ dépend de la distance r

$E_0(r)$ dépend de la distance r : si les protons sont très proches, ils se repoussent.

→ état fondamental $\frac{|1\rangle + |2\rangle}{\sqrt{2}}$ d'énergie $E_-(r) = E_0(r) - A(r)$
 excité $\frac{|1\rangle - |2\rangle}{\sqrt{2}}$ d'énergie $E_+(r) = E_0(r) + A(r)$



→ base de compréhension de la liaison chimique.