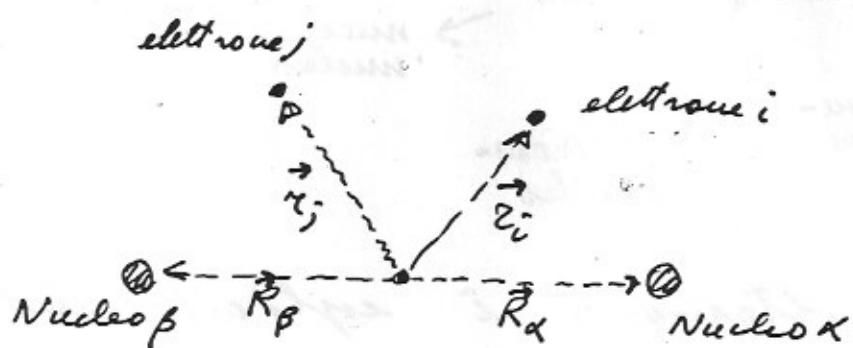


Approssimazione Born-Oppenheimer

Nel corso di molecole le interazioni de mischiano le coordinate elettroniche (e nucleari) sono più numerose del loro atomico



In generale (stati elettronici)

$$H\psi_E = E\psi_E$$

$$H = T + V$$

Termine cinetico

$$T = -\frac{\hbar^2}{2m} \sum_i \nabla_i^2 + \sum_\alpha \left(-\frac{\hbar^2}{2M_\alpha} \right) \nabla_\alpha^2 \equiv T_e + T_n$$

↑
spurmo
sugli elettroni

↑
spurmo
sui nuclei

Termine potenziale (Trascurando le int. fini e superfici)

$$V = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \sum_{ij} \frac{e^2}{|\vec{z}_i - \vec{z}_j|} - \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \sum_{ia} \frac{z_a e^2}{|\vec{z}_i - \vec{R}_a|} + \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \sum_{\alpha\beta} \frac{z_\alpha z_\beta e^2}{|\vec{R}_\alpha - \vec{R}_\beta|}$$

$$\equiv V_{ee} + V_{en} + V_{nn}$$

\downarrow
elettrone-
elettrone

\downarrow
elettrone-
nucleo

nucleo-
nucleo

L'hamiltoniana è esplicitamente

$$H(\vec{z}_i, \vec{R}_a) = T_e(\vec{z}_i) + T_n(\vec{R}_a) + V_{ee}(\vec{z}_i) + \\ + V_{en}(\vec{z}_i, \vec{R}_a) + V_{nn}(\vec{R}_a)$$



$$\Psi_E = \Psi_E(\vec{z}_i, \vec{R}_a)$$

L'approssimazione le permette di "risolvere" la S.

$$H(\vec{z}_i, \vec{R}_a) \Psi_E(\vec{z}_i, \vec{R}_a) = E \Psi_E(\vec{z}_i, \vec{R}_a)$$

Si lavora sulla possibilità di trattare il moto degli elettroni indipendentemente da quello dei nuclei (approssimazione B-0): la dinamica degli elettroni dipende soprattutto dalla posizione dei n. piuttosto che dalla loro velocità.

3

Dal punto di vista dei nuclei l'effetto degli elettroni è quello di influenzare il potenziale entro cui si muovono i nuclei.

Step dell'approssimazione B-0

① Nuclei sono infiniti e fissi
nello spazio

$$\Rightarrow T(\vec{R}_a) = 0 \quad \text{derivate nulle}$$

$$V_{nn} = \text{cost.} \quad (\text{omogeneo})$$

\Rightarrow hamiltoniana elettronica

$$H^e(\vec{r}, \vec{R}_a) = T_e(\vec{r}_i) + V_{ee}(\vec{r}_i) + V_{en}(\vec{r}_i; \vec{R}_a)$$

e quindi l'eq. di S.

$$H^e \psi_e(\vec{r}_i; \vec{R}_a) = E_e(\vec{R}_a) \psi_e(\vec{r}_i; \vec{R}_a)$$

\downarrow energia elettronica \downarrow parametri

Risolta l'eq. per il set R_a fisso, si cambiano le R_a ed si ottengono nuove ψ ed E_e

② Si pisa lo stato elettronico e (quello fondamentale) e si forma l'hamiltoniano nucleo

$$H^n(\vec{R}_n) = T_n(\vec{R}_n) + V_{nn}(\vec{R}_n) + E_\epsilon^e(\vec{R}_n)$$

↑
 energia
 elettronica
 di ϵ

cioè

$$H^n(\vec{R}_n) \Psi_{\epsilon n}^n(\vec{R}_n) = E_{\epsilon n} \Psi_{\epsilon n}^n(\vec{R}_n)$$

↓
 stato
 nucleo ↓
 stato
 elettronico

③ L'approssimazione B-O dice che la Ψ per l'intera molecola è

$$\Psi_{\epsilon n}(\vec{r}_i, \vec{R}_n) = \Psi_\epsilon^e(\vec{r}_i, \vec{R}_n) \Psi_{\epsilon n}^n(\vec{R}_n)$$

e con $\{E_{\epsilon n}\}$ i livelli energetici della molecola

5 Svolgimento quantitativo:

$$(T_e + T_n + V_{ee} + V_{en} + V_{nn}) \psi_E = E \psi_E$$

Cerchiamo soluzioni tipo

$$\psi_E = \psi^e \psi^n$$

con $\psi^e = \psi^e(\vec{z}_i, \vec{R}_A)$

↓
parametro

la soluzione dell'equazione elettronica
(nuclei fissi)

$$(T_e + V_{ee} + V_{en}) \psi^e(z_i R) = E(R) \psi^e(z_i R)$$

e con

$$\psi^n = \psi^n(R)$$

la funzione tale che $\psi^e \psi^n$ sia
soluzione della S. completa: B-O
dice che la soluzione approssimata c'è
e che ψ^n è soluzione

$$[T_n(R) + V_{nn}(R) + E_E(R)] \psi^n(R) = E \psi^n(R)$$

Sostituiamo il prodotto

$$(T_e + T_n + V_{ee} + V_{en} + V_{nn}) \psi^e \psi^n = E \psi^e \psi^n$$

$$(T_e + V_{ee} + V_{en}) \psi^e \psi^n + (T_n + V_{nn}) \psi^e \psi^n = E \psi^e \psi^n$$

Moltiplichiamo di i due membri dell'eq. elettronica per ψ^n

$$(T_e + V_{ee} + V_{nn}) \psi^e \psi^n = E_e^e \psi^e \psi^n$$

e sostituiamo in quello completo

$$(T_n + E_e^e + V_{nn}) \psi^e \psi^n = E \psi^e \psi^n$$

(non posso dividere per ψ^e perché T_n agisce anche su $\psi^e(2, R)$)

Pero

$$[T_n, \psi^e] = T_n \psi^e - \psi^e T_n$$

$$\Rightarrow T_n \psi^e \psi^n = \psi^e T_n \psi^n + [T_n, \psi^e] \psi^n$$

$$\Rightarrow \psi^e (T_n + E_e^e + V_{nn}) \psi^n + [T_n, \psi^e] \psi^n = \\ = E \psi^e \psi^n$$

(E_e^e e V_{nn} non agiscono su ψ^e)

$$\Rightarrow \text{Se fosse } [T_n, \psi^e] \psi^n = 0$$

ovvero

$$\psi^e (T_n + E_e^e + V_{nn}) \psi^n = E \psi^e \psi^n$$

ovvero

$$\underbrace{(T_n + E_e^e + V_{nn})}_{\text{pot.}} \psi^n = E \psi^n$$

cioè l'equazione nucleare!

Quindi se

$$[T_n, \psi^e] \psi^n = 0$$

il moto nucleo ed elettronico
sarebbero esattamente separabili!

Poiché $[T_n, \psi^e] \neq 0$ ma piccolo:
i moti sono approssimativamente
separabili.
 $\Rightarrow \psi^e \psi^n$ è una buona approssimazione
di Ψ_E .

Dimostriamo che $[T_n, \psi^e]$ è piccolo.

$$[T_n, \psi^e] \psi^n = T_n \psi^e \psi^n - \psi^e T_n \psi^n$$

$$\begin{aligned} T_n \psi^e \psi^n &\propto \frac{\partial^2}{\partial R^2} (\psi^e \psi^n) = \\ &= \frac{\partial}{\partial R} \left(\frac{\partial}{\partial R} \psi^e \psi^n \right) = \frac{\partial}{\partial R} \left[\psi^n \frac{\partial}{\partial R} \psi^e + \psi^e \frac{\partial}{\partial R} \psi^n \right] \end{aligned}$$

Ⓐ Ⓑ

$$= \frac{\partial}{\partial R} \psi^n \frac{\partial}{\partial R} \psi^e + \psi^n \frac{\partial^2}{\partial R^2} \psi^e + \quad \leftarrow \text{Ⓐ}$$

$$+ \frac{\partial}{\partial R} \psi^e \frac{\partial}{\partial R} \psi^n + \psi^e \frac{\partial^2}{\partial R^2} \psi^n \quad \leftarrow \text{Ⓑ}$$

$$= \nabla_R \psi^n \nabla_R \psi^e + \psi^n T_n \psi^e + \nabla_R \psi^e \nabla_R \psi^n + \psi^e T_n \psi^n$$

Il commutatore sarà quindi

$$[T_n, \psi^e] \psi^n = \psi^n T_n \psi^e + \psi^e T_n \psi^n + 2 \nabla_R \psi^n \nabla_R \psi^e + \\ - \psi^e T_n' \psi^n \Rightarrow \psi^n T_n \psi^e - \sum_a \frac{\hbar^2}{M_a} \nabla_{R_a} \psi^e \nabla_{R_a} \psi^n$$

Poiché $\psi^e(z, R)$ dipende allo stesso modo da z e R

$$\Rightarrow \left| \frac{\partial^2 \psi^e}{\partial R_a^2} \right| \sim \left| \frac{\partial^2 \psi^e}{\partial z_i^2} \right|$$

ma poiché

$$T_n \psi^e \sim \frac{1}{M_a} \frac{\partial^2 \psi^e}{\partial R_a^2}$$

$$T_e \psi^e \sim \frac{1}{m_i} \frac{\partial^2 \psi^e}{\partial z_i^2}$$

$$\text{ed } \frac{m}{M} \sim 10^{-3} \div 10^{-5}$$

$\Rightarrow T_n \psi^e$ sono in genere trascurabili
rispetto a $T_e \psi^e$

L'altro termine

$$\sim \frac{1}{M_a} \frac{\partial \psi^n}{\partial R_a} \frac{\partial \psi^e}{\partial R_a}$$

\sim impulso
nuclei
(piccolo)

\sim impulso
elettroni
(non piccolo)

il prodotto è piccolo e diviso per $M_a \Rightarrow$ molto piccolo e trascurabile.

Vera nuova espressione per

$$E_e^c(R) + V_{nn}(R) \approx E(R)$$

è il potenziale di Morse

$$-2a(R-R_0) \quad -a(R-R_0)$$

$$E(R) = D \left\{ e^{-2(R-R_0)} - 2e^{-R-R_0} \right\}$$

$$\text{con } E(R_0) = -D$$

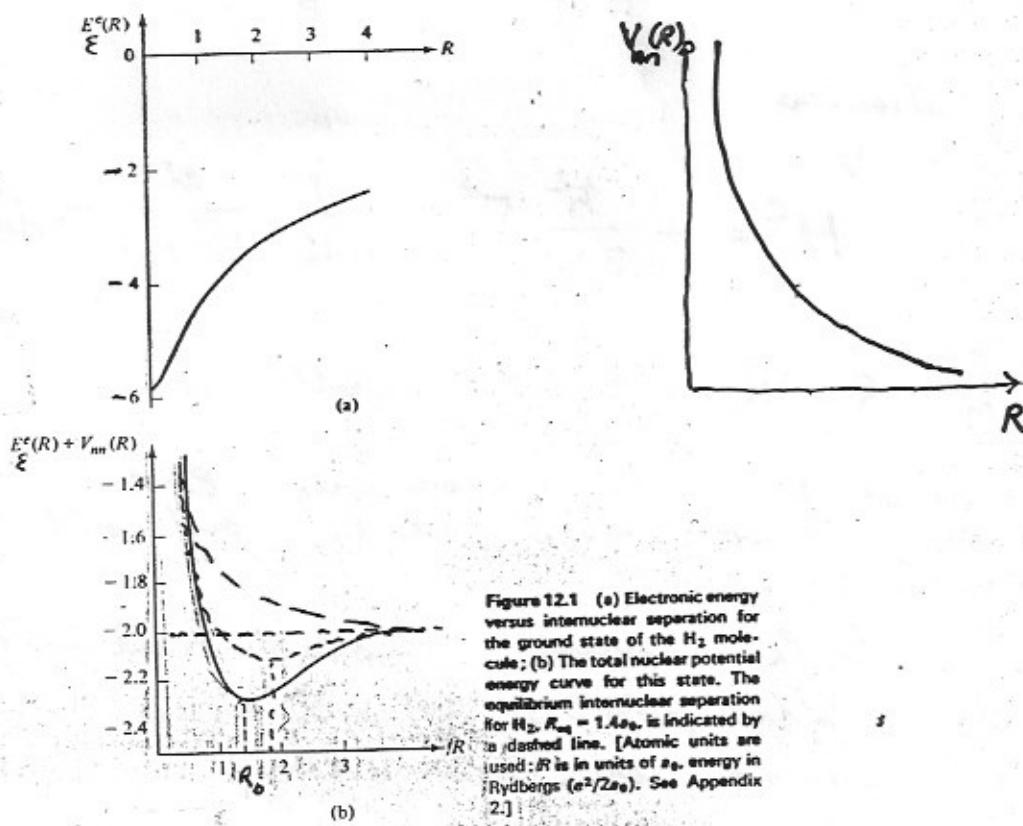


Figure 12.1 (a) Electronic energy versus internuclear separation for the ground state of the H_2 molecule; (b) The total nuclear potential energy curve for this state. The equilibrium internuclear separation for H_2 , $R_0 = 1.4a_0$, is indicated by a dashed line. [Atomic units are used: R is in units of a_0 , energy in Rydbergs ($e^2/2a_0$). See Appendix 2.]