Método de Interação de Configuração (CI)

O Método de Hartree-Fock busca uma solução auto-consistente para descrever o estado fundamental de un sistema de N perticular interegenter assumindo que este estado sera man forma de um determinante de Slater de orbitais de uma perticula. Ele tambén uns de uma receité pars calcular este orbitan (Pitfi)).

Agora: e se quirement descrever estadas excitadas? Bom, et parrivel fazer algo perecido mas incluindo orbitais de enorges mais alte no determinante de Slater. Isto corresponde a excitaçõe no espectro.

Fica claro no exemplo da molécule de Hz que fitemos anteminule:

[est. funduente]

[Estado excitador.]

[Su (singleto)

[Su (S = 1 (4 gr 4 gr) - (4 gr 4 gr)

= 1 (4 gr 4 gr) - (4 gr 4 gr)

= 1 (4 gr 4 gr) - (4 gr 4 gr)

= 1 (4 gr 4 gr) - (4 gr 4 gr)

- 1 (4 gr 4 gr) - (4 gr 4 gr)

- 1 (4 gr 4 gr) - (4 gr 4 gr)

- 1 (4 gr 4 gr) - 4 gr 4 gr)

- 1 (4 gr 4 gr) - 4 gr 4 gr) The (Eg) = 1 (Markey - May Pur)

4 ordo tans de perticules vintes. { 421, 481, 401, 4011} => estados de duas particular.

 $\Phi_{0}(\vec{c}_{1},\vec{c}_{1})$, $\Phi_{0}(\vec{c}_{1},\vec{c}_{1})$, $\Phi_{0}(\vec{c}_{1},\vec{c}_{1})$, $\Phi_{0}(\vec{c}_{1},\vec{c}_{1})$ 150 (your shedus Eu Eu)

Para Morbitais e NKM elétron, podemos fazer

algo perecido, com Hartree-Frak: Para cade configuração, escolheme un conjunto de Morbitais, montanner o det de Slestor, e calculans via HF ox energia deste estado (que sera excitado). (No te que podemos tembém calcular estador com N-1, N+2,..., N+1, N+2,... et.)

Obterens entre configuraçõe de estador excitador de N perticular. Na aproximação de Hartree-Fock, ester configuraçõe serão independente.

 Φ_0 , Φ_1 , Φ_2 , Φ_3 , ... etc.

No entanto, se tiveren a merma simetria, estar amfigurações, en goul, não serão independente. Por exemplo, no caro de Hz, taxo que \$\overline{\Partition \text{\tex

No caro, ouna aproximenças melhor seria um estado meis genérico"

$$\underline{\underline{\Phi}}_{(\vec{r}_1,\vec{r}_2)}^{(\mathcal{E}_8)} = \alpha_o \, \underline{\underline{\Phi}}_o(\vec{r}_1,\vec{r}_2) + \alpha_3 \, \underline{\underline{\Phi}}_3(\vec{r}_1,\vec{r}_2)$$

onde fice clave que a omfiguraçõe Do e 13 vão sã independentes. ela interager. Dai o nome "Interçès de Configuraçés".

Note que configuraçõe de shetric (multipletor) difornte nos integragen.

(3)

Como calcular es coeficienter? Essencialmente resolvendo: un sistemen de auto-valor auto+vetore usando as configurações (\$), (\$\P\) ono "bare": H|\$\P\) = E|\$\P\

> ⟨Фо| H | Ф) = Ea. + Ea. (Фо | Ф) = Ф a. <Фо | H | Фо) + a. <Фо | H | Фъ)
> </p> (\$|H|\$) = \$\omega_0, \P_3 |\bar{\phi}_0) + Eq_3 = Q_0 \(\P_3 | H | P_0 \) + Q_3 \(\P_3 | H | P_3 \)

ou sets:

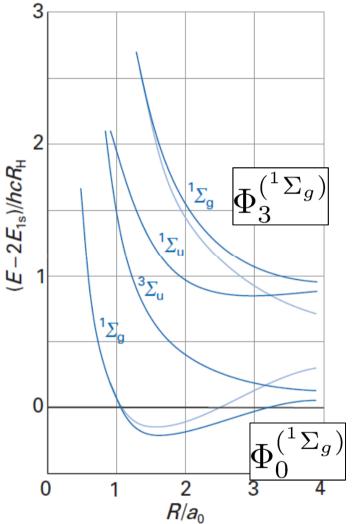
En forms congack:

H. A = E.SA onde A é a metriz de auto-vetora a ser determinada e Sij = (gil@j) é a metriz Le overleps.

como Sij = Sij (se a determinante de Slester forem artogonous) obtemo.

O probleme numérico é complexo: note que cada < DilHII;) necessário para a construcio da matriz envolve integrais do tipo J Yga (r, r) Η Ψαγ(r, r) dr, dr, e your aproximages LAO.

Interação de Configuração (CI)



- Molécula de Hidrogênio: cálculo dos estados0 (fundamental), 1,2 e 3 (excitados)
- Sem CI: curvas dos estados 0 e 3 se *cruzariam* em um dado valor de R.
- -Com CI: "anticruzamento" pois tem a mesma simetria (pertencem ao mesmo multipleto).

Comparação HF x CI para H₂

Hartree-Fock para H₂: Variação com tamanho da base:

Basis set	H ₂	
STO-3G	1.346	
4-31G	1.380	
6-31G*	1.380	
6-31G**	1.385	
Observed	1.401	

- CI para H₂
- -ECI EHF para o *estado fundamental*
- Resultado experimental: R_e=1.401 a₀.

Table 9.3 Calculated properties of dihydrogen*

Basis set	$\{E(DCI) - E(SCF)\}/$ $(10^{-3} E_h)$	$\{E(SDCI) - E(SCF)\}/$ $(10^{-3} E_h)$	$R_{\rm e}({\rm SDCI})/a_0$
STO-3G	-20.56	-20.56	1.389
4-31G	-24.87	-24.94	1.410
6-31G**	-33.73	-33.87	1.396

^{*} The energy differences (in hartrees, Table 9.1) are calculated at 1.4a₀.

- SCF: Hartree-Fock
- SDCI: Considera excitações de 1 e 2 e-.
- DCI: Considera apenas excitações de 1 e-