

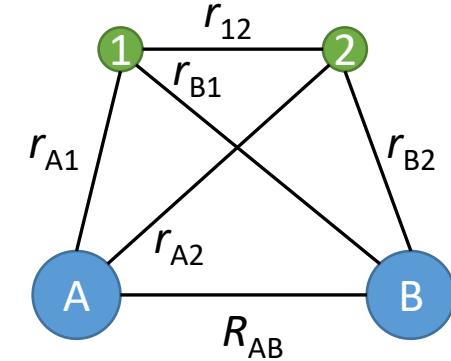
# Trabalho Prático 5a

## Molécula de Hidrogénio

Objetivo: Realizar cálculos de energia  
utilizando a teoria Hartree-Fock

# Equação de Schrödinger com a aproximação de Born-Oppenheimer

$$\hat{H}_{el}(R)\Psi_{el}(r; R) = E_{el}(R)\Psi_{el}(r; R)$$



$$\hat{H}_{el}(R) = -\frac{1}{2} \sum_i^N \nabla_i^2 + \sum_{i < j}^N \frac{1}{r_{ij}} - \sum_i^N \sum_J^M \frac{Z_J}{|r_i - R_J|} + \sum_{I < J}^M \frac{Z_I Z_J}{|R_I - R_J|}$$

Energia Cinética dos Eletrões

(os núcleos estão parados logo não contribuem para este termo)

Energia Potencial

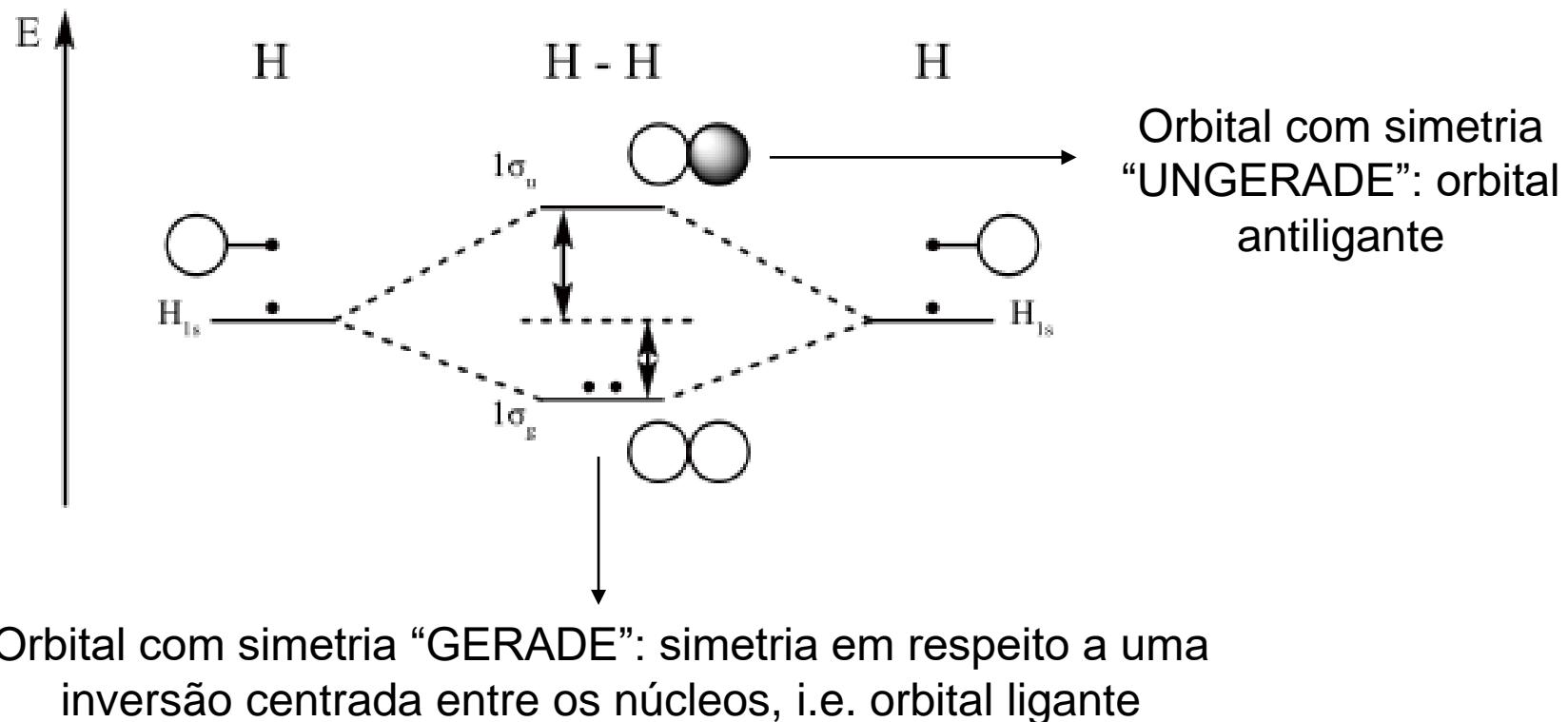
(repulsão entre os eletrões)

Atracão Eletrão-Núcleo

Repulsão Nuclear  
(as posições dos núcleos são fixas. Logo pode-se calcular a energia como um termo de Coulomb clássico)

**Para obter  $E_{el}$  precisamos de conhecer as orbitais moleculares para a molécula em causa.**

A representação mínima da molécula de hidrogénio será por combinação linear das orbitais atómicas dos dois átomos de hidrogénio,  $\varphi_1(\vec{r})$  e  $\varphi_2(\vec{r})$ .



**ou seja:**

$$1\sigma_g(\vec{r}) = \psi_1(\vec{r}) = [2(1 + S_{12})]^{-1/2} [\varphi_1(\vec{r}) + \varphi_2(\vec{r})]$$

$$1\sigma_u(\vec{r}) = \psi_2(\vec{r}) = [2(1 - S_{12})]^{-1/2} [\varphi_1(\vec{r}) - \varphi_2(\vec{r})]$$

Onde:

$$S_{12} = \int \varphi_1^*(\vec{r}) \varphi_2(\vec{r}) d\vec{r}$$

## Orbitais de Spin

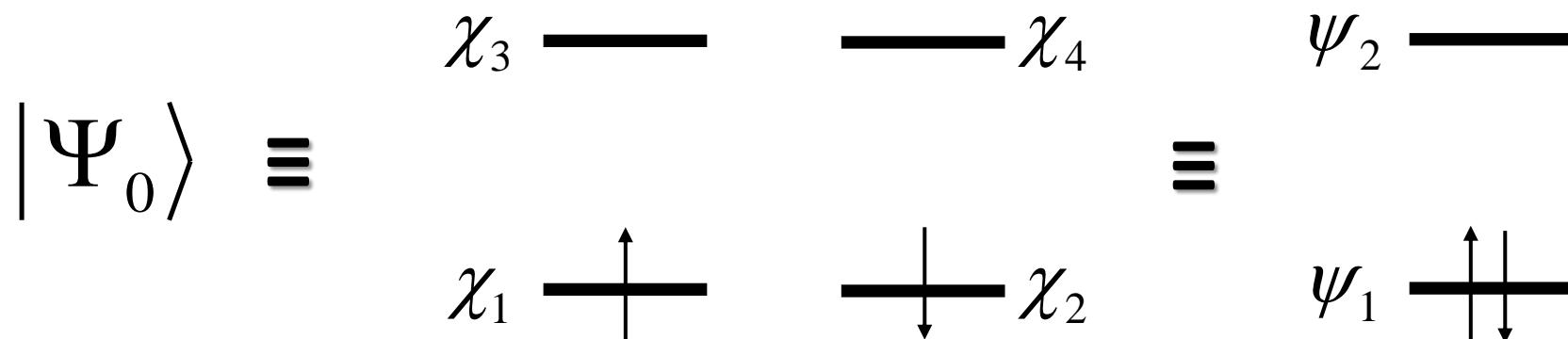
$$\chi_1(\mathbf{x}) = \psi_1(\vec{r})\alpha(\omega)$$

$$\chi_2(\mathbf{x}) = \psi_1(\vec{r})\beta(\omega)$$

$$\chi_3(\mathbf{x}) = \psi_2(\vec{r})\alpha(\omega)$$

$$\chi_4(\mathbf{x}) = \psi_2(\vec{r})\beta(\omega)$$

**Com estas orbitais é possível definir o seguinte estado fundamental para a molécula de Hidrogénio :**



## Orbitais de Spin

$$\chi_1(\mathbf{x}) = \psi_1(\vec{r})\alpha(\omega)$$

$$\chi_3(\mathbf{x}) = \psi_2(\vec{r})\alpha(\omega)$$

$$\chi_2(\mathbf{x}) = \psi_1(\vec{r})\beta(\omega)$$

$$\chi_4(\mathbf{x}) = \psi_2(\vec{r})\beta(\omega)$$

**Determinante de Slater:**

$$|\Psi_0\rangle = \Psi_0(\mathbf{x}_1, \mathbf{x}_2) = \frac{1}{\sqrt{2}} \begin{vmatrix} \chi_1(\mathbf{x}_1) & \chi_2(\mathbf{x}_1) \\ \chi_1(\mathbf{x}_2) & \chi_2(\mathbf{x}_2) \end{vmatrix}$$

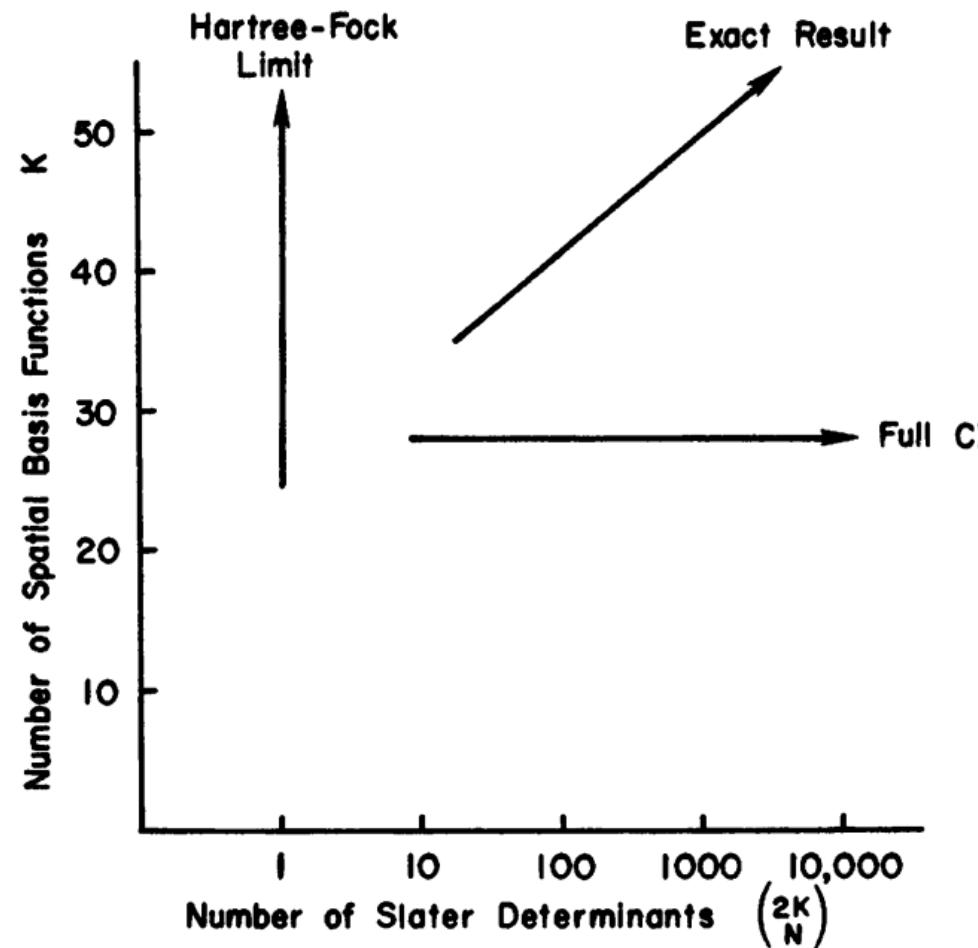
# Desenvolvendo o determinante de Slater para $|\Psi_0\rangle$

$$|\Psi_0\rangle = \Psi_0(\mathbf{x}_1, \mathbf{x}_2) = \frac{(C_1)^2}{\sqrt{2}} [\phi_1(\uparrow)\phi_1(\downarrow) + \phi_2(\uparrow)\phi_2(\downarrow) + \phi_2(\uparrow)\phi_1(\downarrow) + \phi_1(\uparrow)\phi_2(\downarrow)]$$



$$\Psi_0(\mathbf{x}_1, \mathbf{x}_2) = \frac{(C_1)^2}{\sqrt{2}} [\det(H^{-\uparrow\downarrow} \dots H^+) + \det(H^+ \dots H^{-\uparrow\downarrow}) + \det(H^\uparrow \dots H^\downarrow) + \det(H^\uparrow \dots H^\downarrow)]$$

# Porque considerar mais do que um determinante de Slater?



**Figure 2.9** Dependence of calculations on size of one-electron and  $N$ -electron basis sets.

## Orbitais de Spin

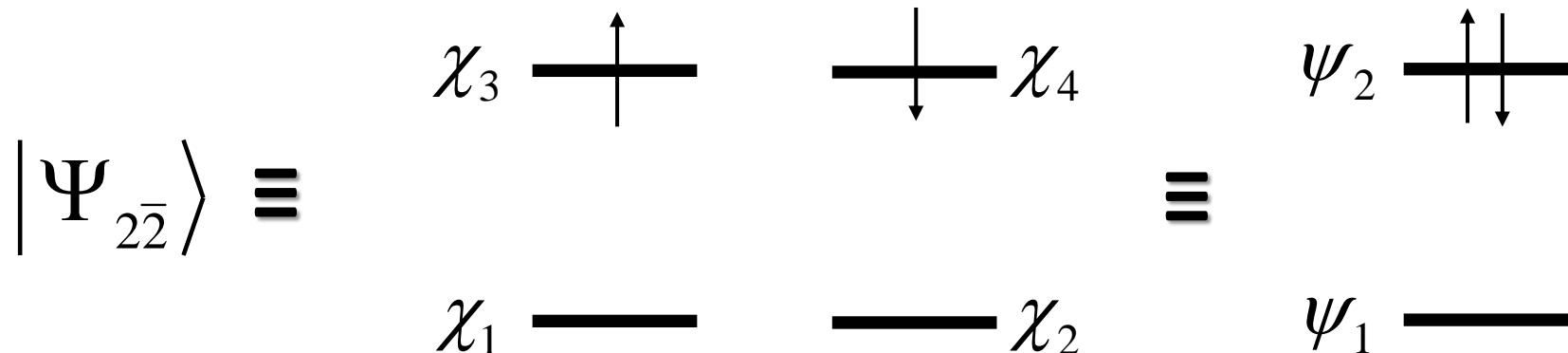
$$\chi_1(\mathbf{x}) = \psi_1(\vec{r})\alpha(\omega)$$

$$\chi_2(\mathbf{x}) = \psi_1(\vec{r})\beta(\omega)$$

$$\chi_3(\mathbf{x}) = \psi_2(\vec{r})\alpha(\omega)$$

$$\chi_4(\mathbf{x}) = \psi_2(\vec{r})\beta(\omega)$$

**Para um estado duplamente excitado :**



## Orbitais de Spin

$$\chi_1(\mathbf{x}) = \psi_1(\vec{r})\alpha(\omega)$$

$$\chi_3(\mathbf{x}) = \psi_2(\vec{r})\alpha(\omega)$$

$$\chi_2(\mathbf{x}) = \psi_1(\vec{r})\beta(\omega)$$

$$\chi_4(\mathbf{x}) = \psi_2(\vec{r})\beta(\omega)$$

**Determinante de Slater para um estado duplamente excitado :**

$$|\Psi_{2\bar{2}}\rangle = \Psi_{2\bar{2}}(\mathbf{x}_1, \mathbf{x}_2) = \frac{1}{\sqrt{2}} \begin{vmatrix} \chi_3(\mathbf{x}_1) & \chi_4(\mathbf{x}_1) \\ \chi_3(\mathbf{x}_2) & \chi_4(\mathbf{x}_2) \end{vmatrix}$$

$$|\Psi_{2\bar{2}}\rangle = \Psi_{2\bar{2}}(\mathbf{x}_1, \mathbf{x}_2) = \frac{(C_2)^2}{\sqrt{2}} [\phi_1(\uparrow)\phi_1(\downarrow) + \phi_2(\uparrow)\phi_2(\downarrow) - \phi_2(\uparrow)\phi_1(\downarrow) - \phi_1(\uparrow)\phi_2(\downarrow)]$$