

## Sistemas de partículas idênticas

- Além da generalização da equação de Schrödinger, a extensão da Mecânica Quântica para a análise de sistemas atômicos multielétronicos depende do chamado Princípio de Pauli, o qual condiciona o comportamento coletivo das partículas (elétrons, prótons, quarks, fótons, ...) que constituem um dado sistema.
- A não existência de trajetórias definidas (incertezas na posição) para uma partícula, e a impossibilidade de distingui-las entre si (indistingibilidade) implicam restrições para a função de onda que descreve o comportamento de um sistema de partículas.
- Para um sistema constituído pelas partículas 1 e 2, caracterizada pela função de onda  $\Psi(\vec{r}_a, \vec{r}_b, t)$ , a probabilidade de se encontrar a partícula 1 em um volume  $d^3\vec{r}_a$  em torno de  $\vec{r}_a$ , e a partícula 2 em um volume  $d^3\vec{r}_b$  em torno de  $\vec{r}_b$  é dada por

$$|\Psi(\vec{r}_a, \vec{r}_b, t)|^2 d^3\vec{r}_a d^3\vec{r}_b \quad (\text{em um instante } t)$$

- Se as partículas são idênticas e indistinguíveis, a probabilidade de encontrar a partícula 2 nas vizinhanças de  $\vec{r}_a$ , e a partícula 1 nas vizinhanças de  $\vec{r}_b$  deve ser igual ao caso anterior, ou seja,

$$|\Psi(\vec{r}_b, \vec{r}_a, t)|^2 = |\Psi(\vec{r}_a, \vec{r}_b, t)|^2$$

Assim,

$$\left\{ \begin{array}{l} \Psi(\vec{r}_b, \vec{r}_a, t) = \Psi(\vec{r}_a, \vec{r}_b, t) \quad (\text{função de onda simétrica}) \\ \text{ou} \\ \Psi(\vec{r}_b, \vec{r}_a, t) = -\Psi(\vec{r}_a, \vec{r}_b, t) \quad (\text{função de onda antissimétrica}) \end{array} \right.$$

"A função de onda de um sistema de partículas deve ser simétrica ou antissimétrica quanto a troca de partículas."

- Para sistemas de partículas  $(1, 2, \dots, N)$  livres, ou sob a ação de forças independentes (só atuam nas respectivas partículas, independentemente das demais) e não interage entre si, a energia potencial pode ser expressa como

$$V(1, 2, \dots, N) = V_1(\vec{r}_1) + V_2(\vec{r}_2) + \dots + V_N(\vec{r}_N)$$

a solução geral é dada pela combinação linear de soluções do tipo

$$\Psi(1, 2, \dots, N) = \Psi_1(\vec{r}_1) \Psi_2(\vec{r}_2) \dots \Psi_N(\vec{r}_N)$$

onde cada solução estacionária  $\Psi_i$  satisfaz à equação de Schrödinger para uma partícula,

$$\left[ -\frac{\hbar^2}{2m_i} \nabla^2 + V_i \right] \Psi_i(\vec{r}) = E_i \Psi_i(\vec{r})$$

- No entanto, como se pode verificar para duas partículas, a solução

$$\Psi(1, 2) = \Psi_1(\vec{r}_a) \Psi_2(\vec{r}_b)$$

não satisfaz o critério de simetria, ou antisimetria,

$$|\Psi_{(2,1)}|^2 \neq |\Psi_{(1,2)}|^2$$

- Assim, a função de onda do sistema deve ser

$$\Psi(1,2) = \frac{1}{\sqrt{2}} \left[ \Psi_1(\vec{r}_1) \Psi_2(\vec{r}_2) + \Psi_2(\vec{r}_1) \Psi_1(\vec{r}_2) \right]$$

(simétrica)

ou

$$\Psi(1,2) = \frac{1}{\sqrt{2}} \left[ \Psi_1(\vec{r}_1) \Psi_2(\vec{r}_2) - \Psi_2(\vec{r}_1) \Psi_1(\vec{r}_2) \right]$$

(antissimétrica)

- Se as partículas se encontram confinadas sob a ação de um mesmo potencial,  
 $\Psi_1(\vec{r}) = \Psi_2(\vec{r}) = \Psi_n(\vec{r})$  onde  $n$  representa um ou mais nros quantios  
que caracterizam os estados estacionários  
de cada partícula.
- a solução pode ser expressa como

$$\Psi(1,2) = \frac{1}{\sqrt{2}} \left[ \Psi_n(1) \Psi_1(2) \pm \Psi_1(1) \Psi_n(2) \right]$$

- Assim, a função de onda do sistema deve ser

$$\Psi(1,2) = \frac{1}{\sqrt{2}} \left[ \Psi_1(\vec{r}_1) \Psi_2(\vec{r}_2) + \Psi_2(\vec{r}_1) \Psi_1(\vec{r}_2) \right]$$

(simétrica)

ou

$$\Psi(1,2) = \frac{1}{\sqrt{2}} \left[ \Psi_1(\vec{r}_1) \Psi_2(\vec{r}_2) - \Psi_2(\vec{r}_1) \Psi_1(\vec{r}_2) \right]$$

(antissimétrica)

- Se as partículas se encontram confinadas sob a ação de um mesmo potencial,

$\Psi_1(\vec{r}, \vec{s}) = \Psi_2(\vec{r}, \vec{s}) = \Psi_{\alpha\beta}(\vec{r}, \vec{s})$  onde  $\underline{\alpha}$  representa um ou mais nros quânticos que caracterizam os estados estacionários de cada partícula.

$$\Psi(1,2) = \frac{1}{\sqrt{2}} \left[ \Psi_{\alpha}(1) \Psi_{\beta}(2) \pm \Psi_{\beta}(1) \Psi_{\alpha}(2) \right]$$

$\alpha, \beta \rightarrow (n, l, m_l, m_s)$   
(elétrons em um átomo)

## Princípio de Pauli

- O fato da função de onda total de elétrons (linus ou confinados em um átomo) ser antissimétrica é equivalente ao chamado Princípio de Pauli, a partir do qual os resultados da espectroscopia atômica foram explicados.
- Segundo Pauli (1925) não pode haver mais que um elétron associado a um mesmo estado quântico ( $n, l, m_e, m_s$ ) ou, resumidamente,  
"Dois elétrons não podem ocupar um mesmo estado quântico".
- De fato, para dois elétrons, se a ~~compartilhante~~ função de onda total for antissimétrica quando os respectivos níveis quânticos forem iguais,  
 $(n^1 = n, l^1 = l, m_e^1 = m_e, m_s^1 = m_s) \Leftrightarrow \alpha = \beta,$

$$\Psi_{(1,2)}^A \sim \Psi_\alpha(1) \Psi_\beta(2) - \Psi_\alpha(2) \Psi_\beta(1) = 0 \quad (\alpha = \beta)$$

- Ao se levar em conta o spin do elétron, a função de onda total pode ser expressa como

$$\psi_{\text{eletrón}} = \psi_{n,\ell,m_l}(r) \chi(m_s)$$

$\chi(r_i) = \chi_+ = |+\rangle = |up\rangle = |+\rangle = \begin{pmatrix} 1 \\ 0 \end{pmatrix} \quad m_s = \frac{1}{2}$ 
 $\chi(-r_i) = \chi_- = |- \rangle = |down\rangle = |- \rangle = \begin{pmatrix} 0 \\ 1 \end{pmatrix} \quad m_s = -\frac{1}{2}$

- Como a função de onda total deve ser antisimétrica quanto à troca de partículas, para um sistema de dois elétrons,

$$\psi^A(1,2) = \begin{cases} \psi^A(1,2) \chi^S(1,2) \\ \text{ou} \\ \psi^S(1,2) \chi^A(1,2) \end{cases}$$

- Para um sistema de dois elétrons, a componente de spin apresenta três estados híbricos ( $\chi^S$ ),

(triplet)  $\begin{cases} \chi_{1,1}(1,2) = \chi_+(1)\chi_+(2) & s=1 \quad m_s=1 \quad (\frac{1}{2}, \frac{1}{2}) \\ \chi_{1,0}(1,2) = \frac{1}{\sqrt{2}} [\chi_+(1)\chi_-(2) + \chi_+(2)\chi_-(1)] & s=1 \quad m_s=0 \quad (\frac{1}{2}, -\frac{1}{2}) \circ (-\frac{1}{2}, \frac{1}{2}) \\ \chi_{1,-1}(1,2) = \chi_-(1)\chi_-(2) & s=1 \quad m_s=-1 \quad (-\frac{1}{2}, -\frac{1}{2}) \end{cases}$

• um estado antisimétrico ( $\chi^A$ ).

(singlet)  $\chi_{0,0}(1,2) = \frac{1}{\sqrt{2}} [\chi_+(1)\chi_-(2) - \chi_+(2)\chi_-(1)] \quad s=0 \quad m_s=0 \quad (\frac{1}{2}, -\frac{1}{2}) \circ (-\frac{1}{2}, \frac{1}{2})$

Interação de troca = acoplamento entre spin e posição

- se dois elétrons com spins paralelos ( $\gamma_1, \gamma_2$ ), associados a um dos triplets vimétricos ( $X^S$ ) estiverem tão próximos tal que

$$\psi_{\alpha}(1) \approx \psi_{\alpha}(2) \quad \text{e} \quad \psi_{\beta}(1) \approx \psi_{\beta}(2)$$

a componente espacial da função de onda (antisimétrica) é praticamente nula,

$$\Psi^A(1,2) = \frac{1}{\sqrt{2}} \left[ \underbrace{\psi_{\alpha}(1) \psi_{\beta}(2)}_{\psi_{\alpha}(2) \psi_{\beta}(1)} - \underbrace{\psi_{\alpha}(2) \psi_{\beta}(1)}_{\psi_{\beta}(2) \psi_{\alpha}(1)} \right] \approx 0$$

e, portanto, a densidade de probabilidade de presença será muito pequena, como os elétrons se repelissem (independentemente da força coulombiana)

- se os dois elétrons têm spins antiparalelos ( $\gamma_1, -\gamma_2$ ), como no estado singuleto ( $X^A$ ), a componente espacial (simétrica) é praticamente igual a

$$\Psi^S(1,2) = \sqrt{2} \psi_{\alpha}(1) \psi_{\beta}(2)$$

e a densidade de probabilidade de presença será muito maior, como os elétrons se atraísssem.

- Esse fenômeno tipicamente quântico, devido ao spin e "propriedades coletivas" das partículas é responsável pela resistência de um só lido à compressão, e pela ligação covalente na formação de uma molécula.

## Bósons e Fermions

- A relação entre o spin das partículas e o caráter da função de onda de um sistema implica a divisão das partículas em duas categorias:
  - fermions: partículas de spin semi-inteiro, como elétrons, mísous, neutrinos. Partículas neutrinos são representadas por funções de onda anti-simétricas pela troca de partículas.
  - bósons: partícula de spin inteiro, como píons (0), fótons (1), deuteronus (1) e partícula  $\phi$  (1). São representados por funções de onda simétricas pela troca de partículas.