



UFOP

Universidade Federal
de Ouro Preto

Universidade Federal de Ouro Preto
Instituto de Ciências Exatas e Biológicas
Departamento de Química



Fundamentos de Química Quântica

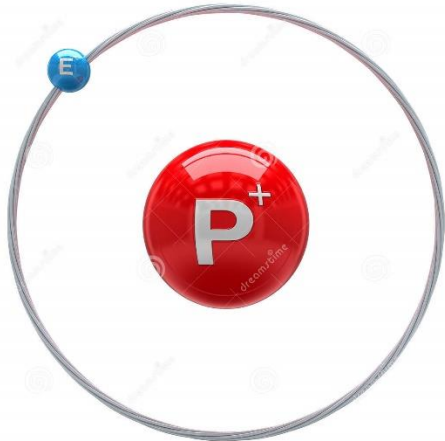
Aula 3

Professora: Melissa Soares Caetano

Átomo de Hidrogênio



Um núcleo + um elétron em órbita em torno do núcleo



Princípio da incerteza



Especificar uma certa posição do elétron é incompatível com outros observáveis que usamos para descrever o estado do elétron como momento e energia

Não podemos fixar elétron a um certo raio

Equação de Schrodinger

$$\hat{H}\psi = E\psi$$

$$\hat{H} = K + V$$

Energia potencial não é zero

Há uma interação entre elétron e núcleo = interação eletrostática

$$V = \frac{-e^2}{4\pi\epsilon_0 r}$$

1,602x10⁻¹⁹
Coulombs

Permitividade
de espaço livre
= 8,854x10⁻¹²
C²/J.m

Distância entre
as 2 partículas
carregadas

$$\hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2} \right) - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r}$$

Troca da massa do elétron
pela massa reduzida μ

$$\mu = \frac{m_e \cdot m_N}{m_e + m_N}$$

Equação de Schrodinger em coordenadas esféricas

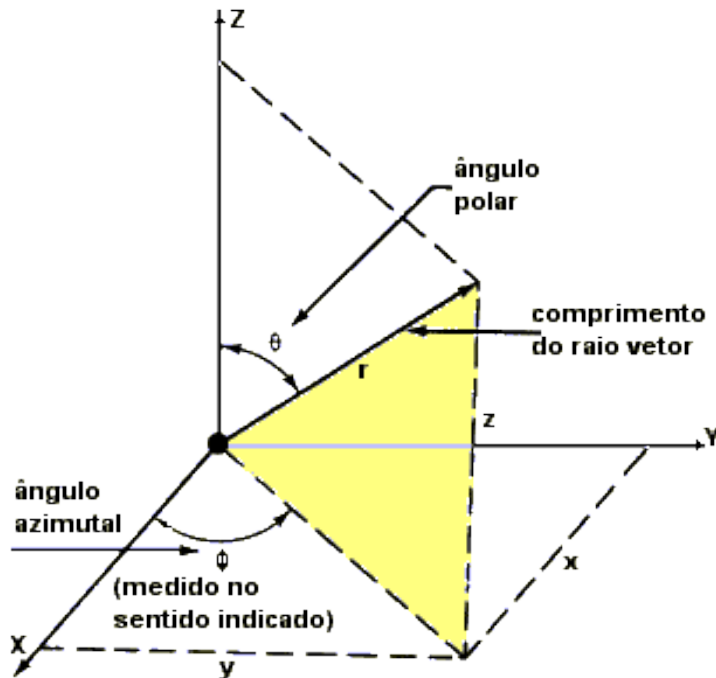
$$E\psi = \left\{ -\frac{\hbar^2}{2\mu} \left[\frac{1}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial}{\partial r} \right) + \frac{1}{r^2 \sin\theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\sin\theta \frac{\partial}{\partial \theta} \right) + \frac{1}{r^2 \sin\theta} \frac{\partial^2}{\partial \phi^2} \right] - \underbrace{\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r}} \right\} \psi =$$

Energia potencial depende apenas da separação entre núcleo e elétron

Energia potencial simétrica esfericamente



Problema de força central



Solução mecânico-quântico

$$\left\{ -\frac{\hbar^2}{2\mu} \left[\frac{1}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial}{\partial r} \right) + \frac{1}{r^2 \sin\theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\sin\theta \frac{\partial}{\partial \theta} \right) + \frac{1}{r^2 \sin\theta} \frac{\partial^2}{\partial \phi^2} \right] - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} \right\} \psi = E\psi$$

$$\hat{H}\psi = E\psi \quad \psi = \psi_\theta \cdot \psi_\phi \cdot \psi_r$$

$$-\frac{\hbar^2}{2\mu} \left[\frac{\psi_\theta \cdot \psi_\phi}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial \psi_r}{\partial r} \right) + \frac{\psi_\phi \cdot \psi_r}{r^2 \sin\theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\sin\theta \frac{\partial \psi_\theta}{\partial \theta} \right) + \frac{\psi_\theta \cdot \psi_r}{r^2 \sin\theta} \frac{\partial^2 \psi_\phi}{\partial \phi^2} \right] - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} \psi_\theta \cdot \psi_\phi \cdot \psi_r = E\psi_\theta \cdot \psi_\phi \cdot \psi_r$$

dividir por $\psi_\theta \cdot \psi_\phi \cdot \psi_r$

$$-\frac{\hbar^2}{2\mu} \left[\frac{1}{r^2 \psi_r} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial \psi_r}{\partial r} \right) + \frac{1}{r^2 \sin\theta \psi_\theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\sin\theta \frac{\partial \psi_\theta}{\partial \theta} \right) + \frac{1}{r^2 \sin\theta \psi_\phi} \frac{\partial^2 \psi_\phi}{\partial \phi^2} \right] - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} = E$$

$$-\frac{\hbar^2}{2\mu} \left[\frac{1}{r^2 \psi_r} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial \psi_r}{\partial r} \right) + \frac{1}{r^2 \text{sen}\theta \psi_\theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\text{sen}\theta \frac{\partial \psi_\theta}{\partial \theta} \right) + \frac{1}{r^2 \text{sen}\theta \psi_\phi} \frac{\partial^2 \psi_\phi}{\partial \phi^2} \right] - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} = E$$

dividir por $-\frac{\hbar^2}{2\mu}$

$$\frac{1}{r^2 \psi_r} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial \psi_r}{\partial r} \right) + \frac{1}{r^2 \text{sen}\theta \psi_\theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\text{sen}\theta \frac{\partial \psi_\theta}{\partial \theta} \right) + \frac{1}{r^2 \text{sen}\theta \psi_\phi} \frac{\partial^2 \psi_\phi}{\partial \phi^2} - \frac{2\mu}{\hbar^2} \left(-\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} - E \right) = 0$$

multiplicar por r^2

$$\frac{1}{\psi_r} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial \psi_r}{\partial r} \right) + \frac{1}{\text{sen}\theta \psi_\theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\text{sen}\theta \frac{\partial \psi_\theta}{\partial \theta} \right) + \frac{1}{\text{sen}\theta \psi_\phi} \frac{\partial^2 \psi_\phi}{\partial \phi^2} - \frac{2\mu r^2}{\hbar^2} \left(-\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} - E \right) = 0$$

$$\frac{1}{\psi_r} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial \psi_r}{\partial r} \right) + \frac{1}{\text{sen}\theta \psi_\theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\text{sen}\theta \frac{\partial \psi_\theta}{\partial \theta} \right) + \frac{1}{\text{sen}\theta \psi_\phi} \frac{\partial^2 \psi_\phi}{\partial \phi^2} - \frac{2\mu r^2}{\hbar^2} \left(-\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} - E \right) = 0$$

multiplicar por $\text{sen}\theta$

$$\frac{\text{sen}\theta}{\psi_r} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial \psi_r}{\partial r} \right) + \frac{1}{\psi_\theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\text{sen}\theta \frac{\partial \psi_\theta}{\partial \theta} \right) + \frac{1}{\psi_\phi} \frac{\partial^2 \psi_\phi}{\partial \phi^2} - \frac{2\mu r^2 \text{sen}\theta}{\hbar^2} \left(-\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} - E \right) = 0$$

$$\underbrace{\frac{\text{sen}\theta}{\psi_r} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial \psi_r}{\partial r} \right) + \frac{1}{\psi_\theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\text{sen}\theta \frac{\partial \psi_\theta}{\partial \theta} \right) - \frac{2\mu r^2 \text{sen}\theta}{\hbar^2} \left(-\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} - E \right)}_{F(r, \theta)} = -\frac{1}{\psi_\phi} \frac{\partial^2 \psi_\phi}{\partial \phi^2}$$

$F(\phi)$

$$I \quad -\frac{1}{\psi_\phi} \frac{\partial^2 \psi_\phi}{\partial \phi^2} = \lambda$$

$$F(r, \theta) = F(\phi) = \lambda$$

II

$$\frac{\sin\theta}{\psi_r} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial \psi_r}{\partial r} \right) + \frac{1}{\psi_\theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\sin\theta \frac{\partial \psi_\theta}{\partial \theta} \right) - \frac{2\mu r^2 \sin\theta}{\hbar^2} \left(-\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} - E \right) = \lambda$$

 Resolvendo I

$$-\frac{1}{\psi_\phi} \frac{\partial^2 \psi_\phi}{\partial \phi^2} = \lambda$$

$$-\frac{1}{\psi_\phi} \frac{\partial^2 \psi_\phi}{\partial \phi^2} = m^2$$

$$\frac{\partial^2 \psi_\phi}{\partial \phi^2} = -m^2 \psi_\phi$$

Equação secular

$$S^2 = -m^2$$

$$S = \pm \sqrt{-m^2} = \pm \sqrt{m^2} \cdot i$$

$$\psi = c_1 e^{S_1 x} + c_2 e^{S_2 x}$$

$$\psi_\phi = A_1 e^{-im\phi} + A_2 e^{im\phi}$$

m = número quântico magnético

Resolvendo II

$$\frac{\text{sen}\theta}{\psi_r} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial \psi_r}{\partial r} \right) + \frac{1}{\psi_\theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\text{sen}\theta \frac{\partial \psi_\theta}{\partial \theta} \right) - \frac{2\mu r^2 \text{sen}\theta}{\hbar^2} \left(-\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} - E \right) = m^2$$

dividir por $\text{sen}\theta$

$$\frac{1}{\psi_r} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial \psi_r}{\partial r} \right) + \frac{1}{\psi_\theta \cdot \text{sen}\theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\text{sen}\theta \frac{\partial \psi_\theta}{\partial \theta} \right) - \frac{2\mu r^2}{\hbar^2} \left(-\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} - E \right) = \frac{m^2}{\text{sen}\theta}$$

$$\frac{1}{\psi_r} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial \psi_r}{\partial r} \right) - \frac{2\mu r^2}{\hbar^2} \left(-\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} - E \right) = \frac{m^2}{\text{sen}\theta} - \frac{1}{\psi_\theta \cdot \text{sen}\theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\text{sen}\theta \frac{\partial \psi_\theta}{\partial \theta} \right)$$

$$F(r) = F(\theta) = b$$

$$-\frac{1}{\psi_\theta \cdot \text{sen}\theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\text{sen}\theta \frac{\partial \psi_\theta}{\partial \theta} \right) + \frac{m^2}{\text{sen}\theta} = b$$

$$-\frac{1}{\psi_{\theta} \cdot \text{sen}\theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\text{sen}\theta \frac{\partial \psi_{\theta}}{\partial \theta} \right) + \frac{m^2}{\text{sen}\theta} = b$$

$$-\frac{1}{\psi_{\theta} \cdot \text{sen}\theta} \left(\frac{\partial \psi_{\theta}}{\partial \theta} \cos\theta + \text{sen}\theta \frac{\partial^2 \psi_{\theta}}{\partial \theta^2} \right) + \frac{m^2}{\text{sen}\theta} - b = 0$$

$$-\frac{\cos\theta}{\psi_{\theta} \cdot \text{sen}\theta} \frac{\partial \psi_{\theta}}{\partial \theta} - \frac{1}{\psi_{\theta}} \frac{\partial^2 \psi_{\theta}}{\partial \theta^2} + \frac{m^2}{\text{sen}\theta} - b = 0$$

multiplicar por $-\psi_{\theta}$

$$\frac{\partial^2 \psi_{\theta}}{\partial \theta^2} + \frac{\cos\theta}{\text{sen}\theta} \frac{\partial \psi_{\theta}}{\partial \theta} + \left(-\frac{m^2}{\text{sen}\theta} + b \right) \psi_{\theta} = 0$$

Legendre

$$(1 - x^2) \frac{d^2 P_x}{dx^2} + 2x \frac{dP_x}{dx} + \left[l(l+1) - \frac{m^2}{1-x^2} \right] P_x = 0$$

$$x = \cos\theta$$

$$dx = -\text{sen}\theta d\theta$$

$$P_x = \psi_{\theta}$$

Polinômio de Legendre

$$\psi_{\theta} = P_l^m(\cos\theta)$$

$$F(r) = b$$

$$\frac{1}{\psi_r} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial \psi_r}{\partial r} \right) - \frac{2\mu r^2}{\hbar^2} \left(-\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r} - E \right) = b$$

multiplicar por ψ_r e dividir por r^2

$$b = l(l + 1)$$

$$\frac{\partial^2 \psi_r}{\partial r^2} + \left[\frac{2\mu E}{\hbar^2} + \frac{2\mu e^2}{\hbar^2 4\pi\epsilon_0 r} - \frac{l(l + 1)}{r^2} \right] \psi_r = 0$$

Se r grande

$$\frac{\partial^2 \psi_r}{\partial r^2} + \frac{2\mu E}{\hbar^2} \psi_r = 0$$

$$S^2 = -\frac{2\mu E}{\hbar^2}$$

$$\psi = c_1 e^{\sqrt{\frac{2\mu E}{\hbar^2}} ir} + c_2 e^{-\sqrt{\frac{2\mu E}{\hbar^2}} ir}$$

$$S = \pm \sqrt{\frac{2\mu E}{\hbar^2}} i$$

$$\psi = \psi_{\theta} \cdot \psi_{\phi} \cdot \psi_r$$

$$\psi = \underbrace{A_1 e^{-im\phi} \cdot P_l^m(\cos\theta) \cdot c_2 e^{-\sqrt{\frac{2\mu E}{\hbar^2}} ir}}_{\text{Solução Particular}} \cdot L_{n+l}^{2l+1}(\rho)$$

Solução
Geral

Solução
Particular

Função



Polinômio de Laguerre



Números quânticos

m= número quântico magnético

Projeção do momento angular do elétron sobre o eixo z $\rightarrow \Phi$

l= número quântico secundário

Aproximadamente a distância do elétron ao núcleo = movimento em torno do núcleo

n= número quântico principal

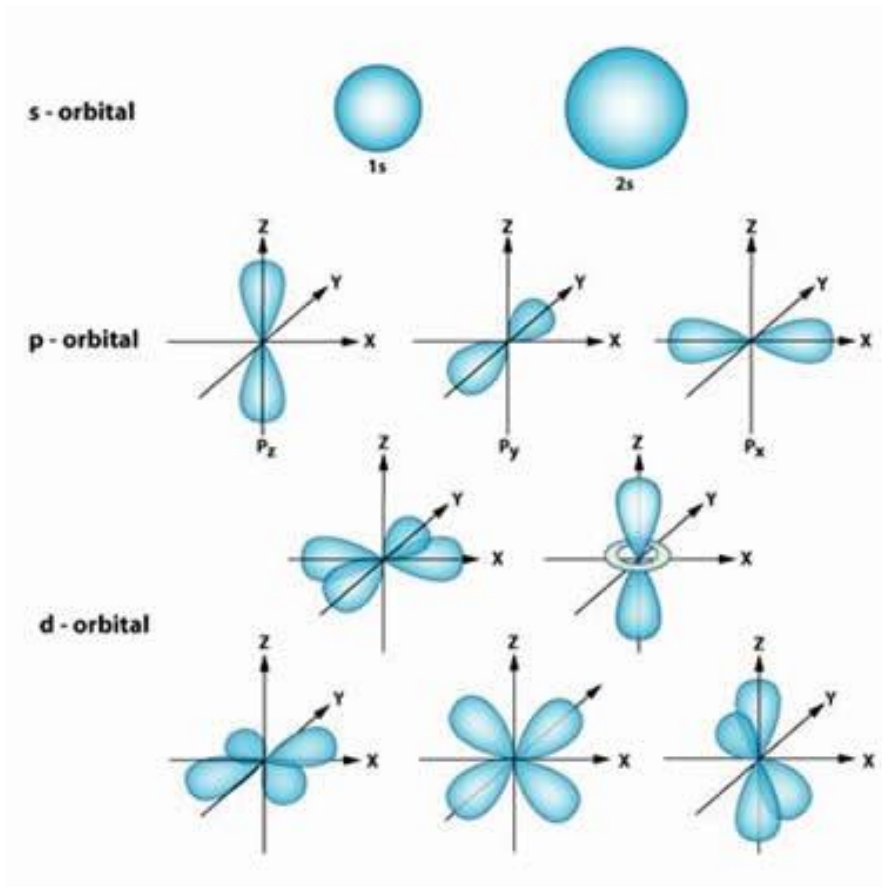
Camadas de energia

Cada conjunto de n , l e m define uma função de onda
Representa um dado estado eletrônico do átomo



$n = 1, 2, 3, 4, \dots$

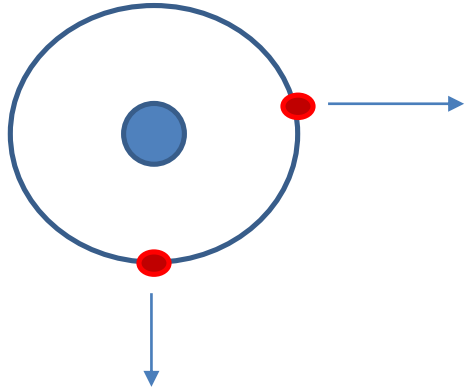
Correspondem as camadas K, L, M, N, ...



Função de onda de 1
único elétron = orbitais

Orbitais correspondentes a $l = 0, 1, 2, 3, \dots$
São conhecidos como s, p, d, f, ...

Teoria da perturbação



Átomo de Hidrogênio
só tinha 1 elétron

Introduzido 1 elétron
para perturbar o
sistema

Sistema para o qual já
conhecemos a função
de onda

$$\hat{H} = \hat{H}^0 + \lambda \hat{H}^1$$

Novo
Hamiltoniano

Pequena
perturbação
sofrida

Constante
perturbação
varia de 0 a 1

$$\widehat{H}\psi = E\psi$$



$$\widehat{H} = \widehat{H}^0 + \lambda\widehat{H}^1$$

$$\psi = \psi^0 + \lambda\psi^1 + \lambda^2\psi^2 + \dots$$



Correção de
1ª ordem

$$E = E^0 + \lambda E^1 + \lambda^2 E^2 + \dots$$

$$(\widehat{H}^0 + \lambda\widehat{H}^1)(\psi^0 + \lambda\psi^1) = (E^0 + \lambda E^1)(\psi^0 + \lambda\psi^1)$$

$$\widehat{H}^0\psi^0 + \lambda\widehat{H}^0\psi^1 + \lambda\widehat{H}^1\psi^0 + \lambda^2\widehat{H}^1\psi^1 = E^0\psi^0 + \lambda E^1\psi^0 + \lambda^2 E^1\psi^1 + \lambda E^0\psi^1$$

$$\widehat{H}^0\psi^0 + \lambda\widehat{H}^1\psi^0 - (E^0\psi^0 + \lambda E^1\psi^0) = 0$$

$$(\widehat{H}^0\psi^0 - E^0\psi^0) + \lambda(\widehat{H}^1\psi^0 - E^1\psi^0) = 0$$

Perturbação

$$(\widehat{H}^0 \psi^0 - E^0 \psi^0) + \lambda(\widehat{H}^1 \psi^0 - E^1 \psi^0) = 0$$

Multiplicar por ψ^0

$$\psi^0 \cdot \widehat{H}^0 \cdot \psi^0 - E^0 \cancel{\psi^0 \cdot \psi^0} + \lambda(\psi^0 \cdot \widehat{H}^1 \cdot \psi^0 - E^1 \cancel{\psi^0 \cdot \psi^0}) = 0$$

$$\lambda E^1 = \psi^0 \cdot \widehat{H}^0 \cdot \psi^0 - E^0 + \lambda(\psi^0 \cdot \widehat{H}^1 \cdot \psi^0)$$

$$\lambda E^1 = \psi^0 \cdot E^0 \cdot \psi^0 - E^0 + \lambda(\psi^0 \cdot \widehat{H}^1 \cdot \psi^0)$$

$$\lambda E^1 = E^0 \cancel{\psi^0 \cdot \psi^0} - E^0 + \lambda(\psi^0 \cdot \widehat{H}^1 \cdot \psi^0)$$

$$\lambda E^1 = \lambda(\psi^0 \cdot \widehat{H}^1 \cdot \psi^0)$$

$$E^1 = (\psi^0 \cdot \widehat{H}^1 \cdot \psi^0)$$

Princípio de Pauli

Esfera de carga que gira ao redor de seu diâmetro



Momento angular de spin ou simplesmente spin

Função de onda

Não depende apenas das coordenadas x , y e z mas também do estado de spin do elétron

Hamiltoniano só depende das coordenadas espaciais

$$\psi(x,y,z) \cdot g m_s$$

4º número quântico vem da resolução da Equação de Schrodinger dependente do tempo



Suponhamos sistema de partículas idênticas

Mecânica clássica

Identidade das partículas não tem consequência especiais



Bola nº 1 se move
segundo determinada
trajetória, bola nº 2
segue outra trajetória

Mecânica quântica

Princípio da incerteza = não se pode conhecer a trajetória exata da partícula.

Usar diferentes massas, cargas ou spin para distinguir umas das outras

2 casos possíveis para função de onda de sistema de partículas idênticas = simétrico e assimétrico



Caso dos elétrons

Postulado adicional = Princípio de Pauli

A função de onda de um sistema de elétrons deve ser assimétrica com respeito ao intercâmbio de 2 elétrons quaisquer

Elétrons com o mesmo spin devem permanecer separados = Repulsão de Pauli entre os elétrons

Partículas com spin semi-inteiro requerem funções de onda assimétricas

Férmions

Partículas com spin inteiro requerem funções de onda simétricas

Bósons

Teoria Variacional

Qualquer função de onda para um sistema tem uma energia média igual ou maior que a energia do estado fundamental

$$\int \Psi^* \hat{H} \psi d\tau \geq E_1$$

 Deve ser normalizada

$$\frac{\int \Psi^* \hat{H} \psi d\tau}{\int \Psi^* \psi d\tau} \geq E_1$$

Quanto menor for a energia, melhor a energia aproximada

Se Ψ for exatamente a equação do estado fundamental é uma **igualdade**



Se Ψ não for exatamente a equação do estado fundamental é uma **desigualdade** e a energia produzida é sempre maior que a energia do estado fundamental

Teoria variacional em exemplo

$$\psi = ax - x^2$$

$$\int (ax - x^2) \widehat{H} (ax - x^2) dx$$

\downarrow

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial x^2} \uparrow = -2$$

$$\frac{\hbar^2}{m} \int_0^a (ax - x^2) dx = \frac{\hbar^2 a^3}{6m}$$

 Deve ser normalizada

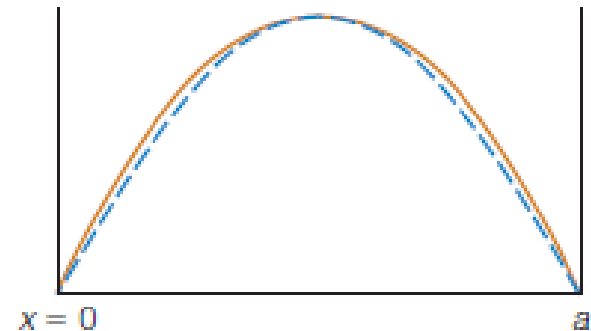
$$E = \frac{5\hbar^2}{ma^2}$$

Comparada com a energia verdadeira do estado fundamental da partícula na caixa

$$N = \sqrt{\frac{30}{a^5}}$$

Energia é aproximadamente 1,32% maior

$$E = \frac{\hbar^2}{8ma^2}$$

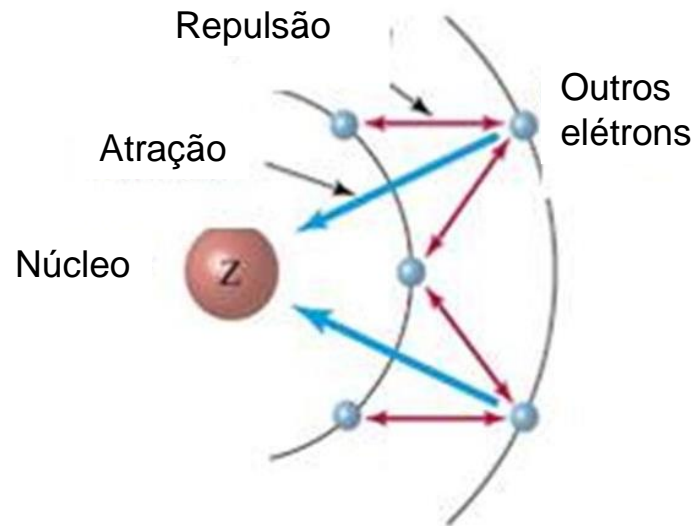


Teoria Variacional

Usa a ideia de que em um átomo multieletrônico, o elétron não pode experimentar toda a carga nuclear devido a presença de outros elétrons.



Blindagem

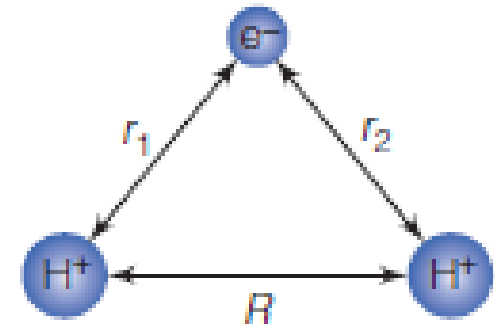


Efeito de blindagem

Aproximação de Born-Oppenheimer



Devemos considerar não somente a interação do elétron com os dois núcleos + interações dos 2 núcleos entre si



$$\hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m_p} \nabla_{P_1}^2 - \frac{\hbar^2}{2m_p} \nabla_{P_2}^2 - \frac{\hbar^2}{2m_e} \nabla_e^2 - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r_1} - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r_2} + \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 R}$$

↪ Não é conhecida função de onda que seja autofunção deste operador hamiltoniano



Aproximação

Complicador: função de onda deve levar em conta não só comportamento do elétron mas também o comportamento dos núcleos

Se a posição relativa do núcleo muda, a movimentação eletrônica também muda para compensar

Núcleo muito mais pesado que elétron =
núcleo move muito mais lentamente



Movimento do elétron pode ser aproximado como se o núcleo não estivesse se movendo

Apesar do núcleo estar se movendo tratamos esse movimento independentemente do movimento do elétron

$$\Psi_{molécula} = \psi_{nuc} + \Psi_{el}$$