

Átomo de Hidrogênio

Ney Lemke

Mecânica Quântica

2012

Outline

1 **Partícula em uma Caixa**

2 Força Central

3 Átomo de Hidrogênio

Partícula em uma Caixa

Seja uma partícula de massa m contida em uma caixa de lados a , b e c .

O hamiltoniano é dado por:

$$H = \frac{p^2}{2m}$$

$$\psi(0, y, z) = \psi(a, y, z) = \psi(x, 0, z) = \psi(x, b, z) = \psi(x, y, 0) = \psi(x, y, c) = 0$$

Na representação de posição:

$$\frac{-\hbar^2}{2m} \left[\frac{\partial^2 \psi}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 \psi}{\partial y^2} + \frac{\partial^2 \psi}{\partial z^2} \right] = E\psi$$

Partícula em uma Caixa

$$\psi(x, y, z) = X(x)Y(y)Z(z)$$

$$\frac{X''}{X} + \frac{Y''}{Y} + \frac{Z''}{Z} = \frac{2mE}{\hbar^2}$$

$$\frac{X''}{X} = -\frac{2mE_x}{\hbar^2}$$

$$k_x^2 = \frac{2mE_x}{\hbar^2}$$

Aplicando as condições de contorno temos:

$$X(x) = A \sin k_x x$$

Partícula em uma Caixa

Temos também que:

$$X(a) = \sin k_x a = 0 \quad k_x a = n\pi$$

$$E_x = \frac{n^2 \hbar^2 \pi^2}{2m}$$

Repetindo o mesmo para as demais direções temos:

$$E = E_x + E_y + E_z = \frac{\hbar^2 \pi^2}{2m} \left(\frac{n^2}{a^2} + \frac{m^2}{b^2} + \frac{l^2}{c^2} \right)$$

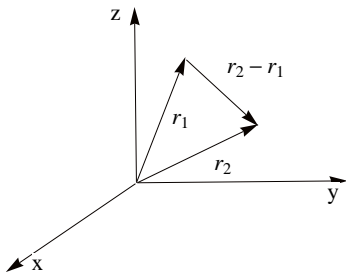
$$\psi(x, y, z) = \sum_{n,m,l} A_{nml} \sin\left(\frac{n\pi x}{a}\right) \sin\left(\frac{m\pi y}{b}\right) \sin\left(\frac{l\pi z}{c}\right)$$

Outline

- 1 Partícula em uma Caixa
- 2 Força Central**
- 3 Átomo de Hidrogênio

Força Central

$$H = \frac{p_1^2}{2m_1} + \frac{p_2^2}{2m_2} + V(|\vec{r}_1 - \vec{r}_2|)$$



$$\vec{p}_1 = m_1 \vec{v}_1 \quad \vec{p}_2 = m_2 \vec{v}_2$$

$$M = m_1 + m_2$$

Coordenadas reduzidas

$$\vec{r} = \vec{r}_2 - \vec{r}_1 \quad \vec{r}_G = \frac{m_1 \vec{r}_1 + m_2 \vec{r}_2}{M}$$

$$\vec{r}_1 = \vec{r}_G + \frac{m_2 \vec{r}}{M} \quad \vec{r}_2 = \vec{r}_G - \frac{m_1 \vec{r}}{M}$$

$$H = \frac{1}{2} M \dot{\vec{r}}_G^2 + \frac{1}{2M} \dot{\vec{r}}^2 m_1 m_2 + V(r)$$

$$H = \frac{\vec{p}_G^2}{2M} + \frac{\vec{p}^2}{2\mu} + V(r)$$

$$\mu = \frac{m_1 m_2}{m_1 + m_2}$$

Hamiltoniano Quântico

$$\hat{H} = \frac{-\hbar^2}{2M} \nabla_G^2 - \frac{\hbar^2}{2\mu} \nabla^2 + V(r)$$

$$\Psi(\vec{r}_G, \vec{r}) = \psi_G(\vec{r}_G) \psi(\vec{r})$$

$$\hat{H}\Psi = E_T\Psi$$

$$\left(\frac{-\hbar^2}{2M} \nabla_G^2 - \frac{\hbar^2}{2\mu} \nabla^2 + V(r) \right) \psi_G \psi = E_T \psi_G \psi$$

Hamiltoniano Quântico

$$\psi \frac{-\hbar^2}{2M} \nabla_G^2 \psi_G + \psi_G \left(-\frac{\hbar^2}{2\mu} \nabla^2 + V(r) \right) \psi = E_T \psi_G \psi$$

$$\frac{1}{\psi_G} \frac{-\hbar^2}{2M} \nabla_G^2 \psi_G + \frac{1}{\psi} \left(-\frac{\hbar^2}{2\mu} \nabla^2 + V(r) \right) \psi = E_T$$

$$E_T = E_G + E$$

Centro de Massa

$$\frac{-\hbar^2}{2M} \nabla_G^2 \psi_G = E_G \psi_G$$

Este é a equação de uma partícula livre em 3D.

Coordenadas Reduzidas

$$\left(-\frac{\hbar^2}{2\mu} \nabla^2 + V(r) \right) \psi = E\psi$$

Momento Angular Clássico

Em coordenadas esféricas temos:

$$\vec{L} = m\vec{v} \times \vec{r}$$

$$= m(\dot{r}\vec{a}_r + r\dot{\theta}\vec{a}_\theta + r\sin\theta\dot{\phi}\vec{a}_\phi) \times \vec{r}$$

$$= m(r^2\dot{\theta}^2\vec{a}_\phi + r^2\sin\theta\dot{\phi}\vec{a}_\theta)$$

$$L^2 = m^2r^4(\dot{\theta}^2 + \sin^2\theta\dot{\phi}^2)$$

Momento Angular Clássico

$$\frac{mv^2}{2} = \frac{m}{2}(\dot{r}^2 + r^2\dot{\theta}^2 + r^2\sin^2\theta\dot{\phi}^2)$$

$$\frac{mv^2}{2} = \frac{p^2}{2m} = \frac{m}{2}\dot{r}^2 + \frac{L^2}{2mr^2}$$

Coordenadas Reduzidas

$$\left(\frac{p^2}{2m} + V(r) \right) \psi = E\psi$$

$$\left(-\frac{\hbar^2}{2\mu} \nabla^2 + V(r) \right) \psi = E\psi$$

$$\nabla^2 = \frac{1}{r} \frac{\partial^2}{\partial r^2} r + \frac{1}{r^2} \left(\frac{\partial^2}{\partial \theta^2} + \frac{1}{\tan \theta} \frac{\partial}{\partial \theta} + \frac{1}{\sin^2 \theta} \frac{\partial^2}{\partial \phi^2} \right)$$

Coordenadas Reduzidas

$$\hat{L}^2 = \left(\frac{\partial^2}{\partial \theta^2} + \frac{1}{\tan \theta} \frac{\partial}{\partial \theta} + \frac{1}{\sin^2 \theta} \frac{\partial^2}{\partial \phi^2} \right)$$

$$\hat{H} = \frac{-\hbar^2}{2\mu} \frac{1}{r} \frac{\partial^2}{\partial r^2} r + \frac{1}{2\mu r^2} \hat{L}^2 + V(r)$$

Coordenadas Reduzidas

$$\psi(r, \theta, \phi) = R(r) Y_{lm}(\theta, \phi)$$

$$H\psi = \left[\frac{-\hbar^2}{2\mu} \frac{1}{r} \frac{\partial^2}{\partial r^2} [R(r)r] + V(r)R(r) \right] Y_{lm}(\theta, \phi) + \frac{R(r)}{2\mu r^2} \hat{L}^2 Y_{lm}(\theta, \phi)$$

Usando:

$$\hat{L}^2 Y_{lm} = \hbar^2 l(l+1) Y_{lm}$$

$$\left[\frac{-\hbar^2}{2\mu} \frac{1}{r} \frac{\partial^2}{\partial r^2} [R(r)r] + V(r)R(r) \right] + \frac{\hbar^2 l(l+1)}{2\mu r^2} R(r) = ER(r)$$

Dependência Radial

$$R = R_{kl}(r)$$

$$\left[\frac{-\hbar^2}{2\mu} \frac{1}{r} \frac{\partial^2}{\partial r^2} [R_{kl}(r)r] + V(r)R_{kl}(r) \right] + \frac{\hbar^2 l(l+1)}{2\mu r^2} R_{kl}(r) = E_{kl} R_{kl}(r)$$

Outline

- 1 Partícula em uma Caixa
- 2 Força Central
- 3 Átomo de Hidrogênio**

Átomo de Hidrogênio

$$V(r) = \frac{-Ze}{4\pi\epsilon_0 r} \quad E < 0$$

Substituição de variáveis:

$$\rho = \sqrt{\frac{8\mu|E|}{\hbar^2}} r \quad \beta = \sqrt{\frac{8\mu|E|}{\hbar^2}}$$

$$\lambda = \frac{Ze^2}{4\pi\epsilon_0\hbar} \sqrt{\frac{\mu}{2|E|}} = Z\alpha \sqrt{\frac{\mu c^2}{2|E|}} \quad \alpha = \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0\hbar c}$$

$$\frac{d^2 R}{d\rho^2} + \frac{2}{\rho} \frac{dR}{d\rho} + \left(\frac{\lambda}{\rho} - \frac{1}{4} - \frac{l(l+1)}{\rho^2} \right) R(\rho) = 0$$

Substituição de Variáveis

$$R(\rho) = e^{-\rho/2} \rho^l h(\rho)$$

$$\frac{d^2 h}{d\rho^2} + \left(\frac{2l+2}{\rho} - 1 \right) \frac{dh}{d\rho} + \frac{1}{\rho} (\lambda - l - 1) h = 0$$

Resolução por Série

$$h(\rho) = \sum_k a_k \rho^k$$

Substituindo na equação:

$$\sum_k^{\infty} a_k \left[k(k-2)\rho^{k-2} + k \left(\frac{2l+2}{\rho} - 1 \right) \rho^{k-1} + (\lambda - l - 1)\rho^{k-1} \right] = 0$$

Manipulando essa equação temos que:

$$a_{k+1} = \frac{k + l + 1 - \lambda}{(k+1)(k+2+2l)} a_k$$

Comportamento Assintótico

$$a_{k+1} \sim \frac{1}{k} a_k \quad a_k \sim \frac{1}{k!}$$

Isso implica que:

$$h(\rho) \sim e^\rho \quad R(\rho) = e^{-\rho/2} \rho^l h(\rho) \sim e^{\rho/2}$$

ou seja R diverge no infinito. O que não é fisicamente aceitável.

Autovalores

Para evitar a divergência, escolhemos:

$$a_{k+1} = \frac{k + l + 1 - \lambda}{(k + 1)(k + 2 + 2l)} a_k$$

$$\lambda = n_r + l + 1$$

Número quântico principal:

$$n = n_r + l + 1$$

$$n_r \geq 0 \quad n \geq l + 1$$

Espectro

$$\lambda = n$$

$$n^2 = \frac{Z^2 \alpha^2 \mu c^2}{2|E|} \quad |E_n| = \frac{\mu c^2 Z^2 \alpha^2}{2n^2}$$

Mesmo Resultado que o modelo de Bohr!

Autofunções

$$R(r)e^{-\rho/2}\rho^l h(\rho)$$

Com a escolha de λ as funções h passam a ser polinômios, que na Literatura são conhecidos por polinômios de Laguerre.

$$h(\rho) = L_{n-l-1}^{2l+1}(\rho)$$

$$L_n^\eta = \sum_{m=0}^n \binom{n+\eta}{n-m} \frac{(-\rho)^m}{m!}$$

Autofunções

Temos também que:

$$\rho = \frac{2Z}{a_0 n} r$$

onde temos:

$$a_0 = \frac{\hbar}{\mu c \alpha}$$

Finalmente temos:

$$R_{nl}(r) = e^{\frac{-Zr}{na_0}} \left(\frac{2Zr}{na_0} \right)^l L_{n-l-1}^{2l+1} \left(\frac{2Zr}{na_0} \right)$$

Autofunções

$$\psi(r, \theta, \phi) = \sum_{nlm} A_{nlm} Y_{lm}(\theta, \phi) e^{\frac{-Zr}{na_0}} \left(\frac{2Zr}{na_0} \right)^l L_{n-l-1}^{2l+1} \left(\frac{2Zr}{na_0} \right)$$

Degenerescência

$$n = n_r + l + 1$$

$$n = 1 \quad n_r = 0 \quad l = 0 \quad \text{deg}=1$$

$$n = 2 \quad \text{deg}=4$$

- $n_r = 0 \quad l = 1 \quad \text{deg}=3$

- $n_r = 1 \quad l = 0 \quad \text{deg}=1$

$$n = 3 \quad \text{deg}=9$$

Degenerescência

Caso geral:

$$\sum_{l=0}^{l_{\max}} (2l + 1) = \sum_{l=0}^{n-1} (2l + 1) = n^2$$

Degenerescência

Periodic Table of the Elements

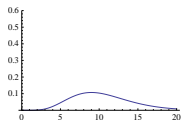
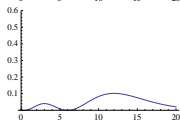
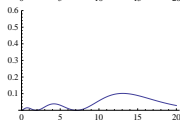
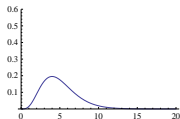
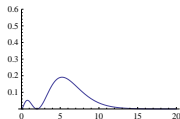
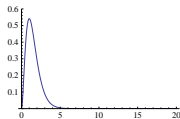
* Lanthanide Series

58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr

+ Actinide
Series

Radial Distribution

Out[34]/TableForm=



Radial Distribution $n = 2 \ l = 1 \ m = 1$

