

UNIVERSIDADE DO ESTADO DE SANTA CATARINA – UDESC CENTRO DE CIÊNCIAS TECNOLÓGICAS – CCT DEPARTAMENTO DE FÍSICA – DFIS MECÂNICA QUÂNTICA – I

Aluno(a): Rodrigo Ribamar Silva do Nascimento

Professor(a): Bruno Duarte da Silva Moreira Capítulo(s) Ref.: IV

Lista de Exercícios: 003 Data: 05/07/2023 Fase: LEF102-08U

TERCEIRA AVALIAÇÃO

Sumário

Problema 01	1
Problema 02	2
Problema 03	2
Problema M	5

Problema 1. Encontre as autofunções $(\psi_{n_x n_y n_z}(x, y, z))$ e os auto valores de energia para o oscilador harmônico quântico isotrópico 3D:

$$V(x,y,z) = \frac{1}{2}m\omega^2 x^2 + \frac{1}{2}m\omega^2 y^2 + \frac{1}{2}m\omega^2 z^2$$
 (1)

Para isso, utilize os resultados do oscilador quântico 1D, estudado no módulo I (não é necessário resolver quase nada!).

Obs.: As autofunções podem ser escritas em termos de uma constante de normalização $A_{n_x n_y n_z}$ Não é necessário encontrar essa constante!

Solução 1. Escrevendo o operador Hamiltoniano para o oscilador 3D, em termo do operador momento $\vec{p}=-i\hbar\nabla$

$$H_{x,y,z} = \frac{\vec{p}^2}{2m} + \frac{1}{2}m\omega^2(x^2 + y^2 + z^2) = H_x + H_y + H_z$$
 (2)

Uma vez que o Hamiltoniano é separável, podemos escrevê-lo em termos de um sistema de três Hamiltonianos unidimensionais correspondendo ao movimento nas direções x, y e z, além disso, considerando a equação de autovalor para o operador Hamiltoniano

$$H_{x,y,z}\psi_{n_{x,y,z}}(x,y,z) = E_{n_{x,y,z}}\psi_{n_{x,y,z}}(x,y,z), \quad \text{com } E_{n_i} = \sum_{i=1}^{3} \left(n_i + \frac{1}{2}\right)\hbar\omega$$
 (3)

tem-se então que

$$H_x \psi_{n_x(x)} = \frac{p_x^2}{2m} + \frac{1}{2} m\omega x^2 = \left(n_x + \frac{1}{2}\right) \hbar\omega \tag{4a}$$

$$H_y \psi_{n_y(y)} = \frac{p_y^2}{2m} + \frac{1}{2} m \omega y^2 = \left(n_y + \frac{1}{2}\right) \hbar \omega \tag{4b}$$

$$H_z \psi_{n_z(z)} = \frac{p_z^2}{2m} + \frac{1}{2} m\omega z^2 = \left(n_z + \frac{1}{2}\right) \hbar \omega \tag{4c}$$

Os autovalores de energia sai direto de

$$E_{n_{x,y,z}} = \left(n_x + \frac{1}{2}\right)\hbar\omega + \left(n_y + \frac{1}{2}\right)\hbar\omega + \left(n_z + \frac{1}{2}\right)\hbar\omega$$

$$= \left(n_x + n_y + n_z + \frac{3}{2}\right)\hbar\omega, \quad \text{com } n_{x,y,z} = 0, 1, 2, \dots$$
(5)

Para as auto funções, tem-se que

$$\psi_{n_{x,y,z}(x,y,z)} = \psi_{n_x}(x)\psi_{n_y}(y)\psi_{n_z}(z)$$
(6)

em que ψ_{n_i} é a *i-ésima* autofunção do oscilado harmômico unidimensional, por exemplo, a solução geral da eq. (4a) é dada por

$$\psi_{n_x}(x) = A_{n_x} \mathcal{H}_n(x) e^{-\frac{m\omega}{2\hbar}x^2}, \quad \text{com } \mathcal{H}_n(x) = (-1)^n e^{x^2} \left(\frac{d}{dx}\right)^n e^{-x^2}$$
 (7)

portanto, levando (7) em (6) obtemos

$$\psi_{n_{x,y,z}}(x,y,z) = A_{n_{x,y,z}} \mathcal{H}_n(x) \mathcal{H}_n(y) \mathcal{H}_n(z) e^{-\frac{m\omega}{2\hbar}(x^2 + y^2 + z^2)}, \quad \text{com } n = 0, 1, 2...$$
 (8)

Problema 2. Partindo da equação radial

$$\frac{d}{dr}\left(r^2\frac{dR(r)}{dr}\right) - \frac{2mr^2}{\hbar^2}\left[V(r) - E\right]R(r) = l\left(l+1\right)R(r) \tag{9}$$

e fazendo a troca de variáveis u(r)=rR(r), obtenha a equação

$$-\frac{\hbar^2}{2m}\frac{d^2u(r)}{dr^2} + \left[V(r) + \frac{\hbar^2}{2m}\frac{l(l+1)}{r^2}\right]u(r) = Eu(r)$$
 (10)

Solução 2. Fazendo a substituição obtem-se

$$\frac{d}{dr} \left[r^2 \frac{d}{dr} \left(\frac{u(r)}{r} \right) \right] - \frac{2mr^2}{\hbar^2} \frac{u(r)}{r} \left[V(r) - E \right] = l \left(l + 1 \right) \frac{u(r)}{r} \tag{11}$$

Resolvendo primeiramente o termo das derivadas (apenas por comodidade ocultaremos a denpência em r da função u(r)no tratamento a abaixo)

$$\frac{d}{dr}\left[r^2\frac{d}{dr}\left(\frac{u}{r}\right)\right] = \frac{d}{dr}\left[r^2\left(\frac{1}{r}\frac{du}{dr} - \frac{u}{r^2}\right)\right]$$

$$= 2r\left(\frac{1}{r}\frac{du}{dr} - \frac{u}{r^2}\right) + r^2\left(-\frac{1}{r^2}\frac{du}{dr} + \frac{1}{r}\frac{d^2u}{dr^2} + \frac{2u}{r^3} - \frac{1}{r^2}\frac{du}{dr}\right)$$

$$= 2\frac{du}{dr} - \frac{2u}{r} - \frac{du}{dr} + r\frac{d^2u}{dr^2} + \frac{2u}{r} - \frac{du}{dr}$$

$$= r\frac{d^2u}{dr^2}$$

$$= r\frac{d^2u}{dr^2}$$
(12)

substituindo (12) em (11) e multiplicando tudo por $-\hbar^2/2mr$, obtêm-se

$$-\frac{\hbar^2}{2mr} \left(r \frac{d^2 u(r)}{dr^2} \right) + u(r)V(r) - u(r)E = -\frac{\hbar^2}{2mr} l(l+1) \frac{u(r)}{r}$$
 (13)

$$-\frac{\hbar^2}{2m}\frac{d^2u(r)}{dr^2} + \left[V(r) + \frac{\hbar^2}{2m}\frac{l(l+1)}{r^2}\right]u(r) = u(r)E$$
(14)

Problema 3. a) Partindo da equação para a parte radial da função de onda R(r)

$$\frac{d}{dr}\left(r^2\frac{dr(r)}{dr}\right) - \frac{2mr^2}{\hbar^2}\left[V(r) - E\right]R(r) = l(l+1)R(r) \tag{15}$$

mostre que, para o caso onde l=0 e E=-|E| (estado ligado), esta equação pode ser escrita como

$$\frac{d^{2}R(r)}{dr^{2}} + \frac{2}{r}\frac{dR(r)}{dr} - \frac{2m}{\hbar^{2}}V(r)R(r) = \frac{2m}{\hbar^{2}}|E|R(r)$$
 (16)

e que, para o potencial coulombiano entre o próton e o elétron, temos ainda

$$\frac{d^2R(r)}{dr^2} + \frac{2}{r}\frac{dR(r)}{dr} + \frac{2}{ar}R(r) = K^2R(r)$$
 (17)

sendo

$$a = \frac{4\pi\varepsilon_0\hbar^2}{me^2}, \quad e K^2 = \frac{2m|E|}{\hbar^2}$$
 (18)

Na equação acima, a é o raio de Bohr (da órbita prevista pelo modelo atômico de Bohr).

- b) Seguindo a solução assintótica (grande r) discutida na **seção 10.5 do Moysés vol. 4**, obtenha a parte radial da função de onda normalizada R(r) e o módulo do autovalor de energia do estado fundamental.
- c) Seguindo a mesma referência citada acima, calcule o valor de r para o qual a probabilidade radial é máxima e o valor médio de r. Se necessário, utilize fórmula ou programa para a integral.
- **Solução 3.** a) Para l = 0 e E = -|E|, basta substituir na equação (15), calcular as derivadas e ajustar os termos, assim

$$\frac{d}{dr}\left(r^{2}\frac{dR(r)}{dr}\right) - \frac{2mr^{2}}{\hbar^{2}}\left[V(r) + |E|\right]R(r) = 0$$

$$2r\frac{dR(r)}{dr} + r^{2}\frac{d^{2}R(r)}{dr^{2}} - \frac{2mr^{2}}{\hbar^{2}}\left[V(r) + |E|\right]R(r) = 0$$
(19)

$$\frac{d^{2}R(r)}{dr^{2}} + \frac{2}{r}\frac{dR(r)}{dr} - \frac{2m}{\hbar^{2}}V(r)R(r) = \frac{2m}{\hbar^{2}}|E|R(r)$$
(20)

Sendo o potencial coulombiano entre o próton e o elétron dado por

$$V(r) = -\frac{e^2}{4\pi\varepsilon_0} \tag{21}$$

levando a eq. (21) em (20) obtemos

$$\frac{d^2R(r)}{dr^2} + \frac{2}{r}\frac{dR(r)}{dr} + \frac{2m}{\hbar^2}\left(\frac{e^2}{4\pi\varepsilon_0 r}\right)R(r) = K^2R(r)$$

$$\frac{d^2R(r)}{dr^2} + \frac{2}{r}\frac{dR(r)}{dr} + \frac{me^2}{4\pi\varepsilon_0\hbar^2}\left(\frac{2R(r)}{r}\right) = K^2R(r)$$
(22)

usando o raio de Bohr eq. (18) em (22), ficamos com

$$\frac{d^2R(r)}{dr^2} + \frac{2}{r}\frac{dR(r)}{dr} + \frac{2}{a}\frac{R(r)}{r} = K^2R(r)$$
(23)

b) Obtendo a solução assintótica da parte radial da eq. (23)

$$\frac{d^{2}R(r)}{dr^{2}} + \frac{2}{r}\frac{dR(r)}{dr} + \frac{2}{a}\frac{1}{r}R(r) - K^{2}R(r) = 0$$

$$\frac{d^{2}R(r)}{dr^{2}} - K^{2} = 0$$
(24)

a solução geral da equação acima é conhecida e já eliminando a parte que diverge, ficamos com

$$R(r) = Ae^{-Kr} (25)$$

Encontrando os valores possíveis para K na expressão acima é possível encontrar o autovalor de |E|, logo

$$\frac{dR(r)}{dr} = -KAe^{-Kr}$$

$$= -KR(r)$$
(26)

e

$$\frac{d^2R(r)}{dr^2} = K^2 A e^{-Kr}$$

$$= K^2 R(r)$$
(27)

substituindo as eqs. (26) e (27) em (23), ficamos com

$$\underline{K^2R(r)} - \frac{2}{r}KR(r) + \frac{2}{a}\frac{R(r)}{r} = \underline{K^2R(r)}$$

$$K = \frac{1}{a}$$
(28)

usando $K^2 = 1/a^2$ na eq. (18) obtemos o autovalor de energia

$$\frac{2m|E|}{\hbar^2} = \frac{1}{a^2} \tag{29}$$

(30)

$$|E| = \frac{\hbar^2}{2ma^2} \tag{31}$$

precisamos normalizar a $R(r) = Ae^{2r/a}$, logo

$$\int_{v} |R(r)|^{2} d^{3}r = 1$$

$$4\pi \int_{0}^{\infty} A^{2} e^{-2r/a} r^{2} dr = 1$$

$$4\pi A^{2} \left[\underbrace{-r^{2} \frac{e^{-2r/a}}{2/a}}_{=0} \right]_{\infty}^{0} + \frac{a}{2} \int_{0}^{\infty} e^{-2r/a} 2r dr = 1$$

$$4\pi A^{2} a \left[\underbrace{r \left(-\frac{a}{2} e^{-2r/a} \right)}_{=0} \right]_{\infty}^{0} + \frac{a}{2} \int_{0}^{\infty} e^{-2r/a} dr = 1$$

$$2\pi A^{2} a^{2} \left[-\frac{a}{2} e^{-2r/a} \right]_{\infty}^{0} = 1$$

$$2\pi A^{2} a^{2} \left[\frac{a}{2} \right] = 1$$

$$A = \frac{1}{\sqrt{\pi a^{3}}}$$

$$A = \frac{1}{\sqrt{\pi a^{3}}}$$

ou seja

$$R(r) = \frac{1}{\sqrt{\pi a^3}} e^{-r/a}$$
(33)

[continua...]

Problema 4. Para a equação de v, do átomo de hidrogênio,

$$\rho v''(\rho) + 2(l+1-\rho)v'(\rho) + [\rho_0 - 2(l+1)]v(\rho) = 0$$
(34)

encontre a relação de recorrência

$$c_{j+1} = \frac{2(j+l+1) - \rho_0}{j(j+1) + 2(l+1)(j+1)} c_j$$
(35)

Solução 4. Dado que

$$v(\rho) = \sum_{j} c_{j} \rho^{j} \tag{36}$$

tem-se que

$$v'(\rho) = \sum_{j} j c_j \rho^{j-1} \tag{37a}$$

$$v''(\rho) = \sum_{j} j(j-1)c_{j}\rho^{j-2}$$
(37b)

substituindo (37a) e (37b) em (34) ficamos com

$$\rho \sum_{j} j(j-1)c_{j}\rho^{j-2} + 2(l+1-\rho) \sum_{j} jc_{j}\rho^{j-1} +$$

$$+ [\rho_{0} - 2(l+1)] \sum_{j} c_{j}\rho^{j} = 0$$

$$\sum_{j} j(j-1)c_{j}\rho^{j-1} + 2(l+1) \sum_{j} jc_{j}\rho^{j-1} - 2 \sum_{j} jc_{j}\rho^{j} +$$

$$+ [\rho_{0} - 2(l+1)] \sum_{j} c_{j}\rho^{j} = 0$$

$$(38)$$

ajustando os índices dos dois primeiros somatórios acima, para $j-1=j^\prime$

$$\sum_{j} (j+1)jc_{j+1}\rho^{j} + 2(l+1)\sum_{j} (j+1)c_{j+1}\rho^{j} +$$

$$-2\sum_{j} jc_{j}\rho^{j} + [\rho_{0} - 2(l+1)]\sum_{j} c_{j}\rho^{j} = 0$$
(39)

ocultando o somatório e igulando os coeficentes de ρ^j obtemos

$$c_{j+1}(j+1)j + c_{j+1}(j+1)2(l+1) = 2jc_j + 2(l+1)c_j - c_j\rho_0$$

$$c_{j+1}[j(j+1) + 2(l+1)(j+1)] = [2j+2(l+1) - \rho_0]c_j$$
(40)

logo,

$$c_{j+1} = \frac{2(j+l+1) - \rho_0}{j(j+1) + 2(l+1)(j+1)}$$
(41)

[continua...]