

P3

Física IV

Escola Politécnica - 2004

FAP 2204 - GABARITO DA P3

7 de dezembro de 2004

Questão 1

Num átomo neutro no estado fundamental as camadas $n = 1$ e $n = 2$ estão totalmente preenchidas, além disto há três elétrons na camada $n = 3$.

(1,0 ponto) (a) Determine o número atômico Z .

(1,0 ponto) (b) Quais são os valores possíveis do módulo L do momento angular orbital e sua projeção sobre o eixo z para um elétron da subcamada $3p$?

(0,5 ponto) (c) Quais são os valores possíveis do módulo do momento angular do spin S e sua projeção S_z sobre o eixo z para o elétron do item (b)?

Solução

(a) Cada subcamada tem $2(2\ell + 1)$ elétrons.

| | | | |
|-----------------|---|-----------------|----------|
| n=1, $\ell = 0$ | → | 2 | elétrons |
| n=2, $\ell = 0$ | → | 2 | “ |
| $\ell = 1$ | → | 6 | “ |
| n=3 | → | 3 | “ |
| total | | $\overline{13}$ | “ |

Assim, há 13 elétrons. Como o átomo é neutro, há também 13 prótons e $Z = 13$.

(b) Na subcamada $2p$, $\ell = 1$ assim

$$L = \sqrt{\ell(\ell + 1)}\hbar = \sqrt{2}\hbar$$

$$L_z = m_\ell \hbar = -\hbar, 0, \hbar$$

(c) Lembrando que $s = 1/2$ podemos escrever

$$S = \sqrt{s(s + 1)}\hbar = \frac{\sqrt{3}}{2}\hbar$$

$$S_z = m_s \hbar = \pm \frac{1}{2}\hbar$$

Questão 2

O hidrogênio muônico é formado quando um próton captura um múon que fica orbitando em volta dele. O múon é uma partícula com a mesma carga do elétron mas com massa 207 vezes maior. Este tipo de átomo pode ser interessante para gerar energia em processos de fusão nuclear.

- (1,0 ponto) (a) Fazendo uma analogia com o modelo de Bohr para o hidrogênio comum, mas com o múon no lugar do elétron, mostre que a fórmula para os níveis de energia do hidrogênio muônico é $E_n = -2,8 \text{ keV}/n^2$.
- (1,0 ponto) (b) Qual é o comprimento de onda dos fótons emitidos na transição do nível $n = 2$ para $n = 1$? Comparar com o hidrogênio comum.
- (0,5 ponto) (c) Pode-se mostrar que no estado de energia n , ambos, o elétron do hidrogênio comum e o múon do hidrogênio muônico, têm a mesma velocidade. Neste caso, qual dos dois núcleos tem raio menor? Explique.

$$\text{Dados: } \frac{me^4}{8\epsilon_0^2 h^2} = 13,6 \text{ eV} , \quad h = 4,1 \times 10^{-15} \text{ eV} \cdot \text{s}$$

Solução

(a) Para o hidrogênio comum,

$$E_n^H = -\frac{me^4}{8\epsilon_0^2 h^2} \frac{1}{n^2} = -\frac{13,6eV}{n^2}$$

Substituindo-se m por $207m$ obtemos

$$E_n = -\frac{2,8keV}{n^2}$$

(b) Usando a expressão acima temos

$$E_2 - E_1 = -2,8keV \left(\frac{1}{2^2} - \frac{1}{1^2} \right) = 2,1keV$$
$$\implies \lambda = \frac{hc}{\Delta E} = \frac{(4,1 \times 10^{-15})(3 \times 10^8)}{2,1 \times 10^3} \approx 6 \text{ \AA}$$

(c) Em ambos os casos, a condição de quantização é $L = n\hbar$. Mas para o hidrogênio muônico $L = mvr = n\hbar$. Para n fixo, os v são iguais, assim o raio do hidrogênio muônico é 207 vezes menor do que o do hidrogênio comum.

Questão 3

Uma partícula de massa m está confinada em uma caixa unidimensional delimitada por paredes infinitamente altas entre $x = -a$ e $x = a$. O estado dessa partícula pode ser representada pela função de onda independente do tempo

$$\psi(x) = A \cos\left(\frac{\pi x}{2a}\right).$$

- (1,0 ponto) (a) Escreva a equação de Schrödinger independente do tempo para a partícula na região $-a \leq x \leq a$ e determine o valor da energia E do estado associado a $\psi(x)$.
- (0,5 ponto) (b) Usando a condição de normalização da função de onda, determine a constante A .
- (1,0 ponto) (c) Se a incerteza máxima na determinação da posição da partícula for $2a$, qual é a menor incerteza na sua quantidade de movimento? Justifique sua resposta.

Dado :

$$\int \cos^2(bx) dx = \frac{x}{2} + \frac{\text{sen}(2bx)}{4b}$$

Solução

(a) A equação de Schrödinger em $-a \leq x \leq a$ é

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\psi}{dx^2} = E\psi$$

Substituindo $\psi = A \cos(\pi x/2a)$ na equação acima tem-se

$$\begin{aligned} -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\psi}{dx^2} &= \frac{\hbar^2}{2m} \frac{\pi^2}{4a^2} A \cos\left(\frac{\pi x}{2a}\right) = EA \cos\left(\frac{\pi x}{2a}\right) \\ \Rightarrow E &= \frac{\hbar^2 \pi^2}{8ma^2} \end{aligned}$$

(b) A condição de normalização é

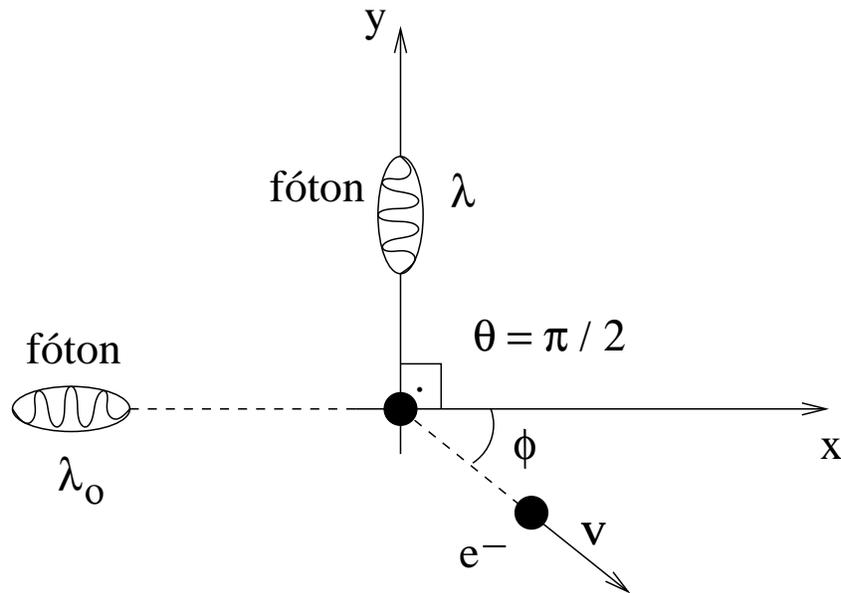
$$\begin{aligned} \int_{-a}^a |\psi|^2 dx &= 1 \\ \Rightarrow \int_{-a}^a A^2 \cos^2\left(\frac{\pi x}{2a}\right) dx &= 1 \Rightarrow A^2 a = 1 \\ \Rightarrow A &= \frac{1}{\sqrt{a}} \end{aligned}$$

(c) Pela relação de incerteza de Heisenberg

$$\Delta x \Delta p \approx \hbar \Rightarrow \Delta p \approx \frac{\hbar}{2a}$$

Questão 4

Considere um fóton de comprimento de onda λ_0 que colide com um elétron estacionário (massa de repouso m_0). Observa-se que o fóton espalhado se propaga em uma direção ortogonal em relação à direção de incidência.



- (1,0 ponto) (a) Escreva as equações de conservação que permitem a obtenção do deslocamento Compton $\Delta\lambda = (h/m_0c)(1 - \cos\theta)$.
- (1,0 ponto) (b) Qual é o ângulo de recuo do elétron ϕ (medido em relação à direção de incidência)? Dê sua resposta em função de h , λ_0 , m_0 e c .
- (0,5 ponto) (c) Obtenha a energia do elétron em função de h , λ_0 , m_0 , c e $\Delta\lambda$.

Solução

(a) Conservação da energia

$$h \frac{c}{\lambda_0} + m_0 c^2 = h \frac{c}{\lambda} + m_0 \gamma c^2, \quad \gamma = \frac{1}{\sqrt{1 - v^2/c^2}}$$

Conservação das componentes x e y do momento

$$\frac{h}{\lambda_0} = m_0 \gamma v \cos \phi$$

$$0 = \frac{h}{\lambda} - m_0 \gamma v \sin \phi$$

(b) As equações de conservação do momento fornecem

$$\left. \begin{array}{l} m_0 \gamma v \sin \phi = h/\lambda \\ m_0 \gamma v \cos \phi = h/\lambda_0 \end{array} \right\} \Rightarrow \tan \phi = \frac{\lambda_0}{\lambda} = \frac{\lambda_0}{\lambda_0 + \Delta \lambda},$$

onde

$$\Delta \lambda = \frac{h}{m_0 c} (1 - \cos \frac{\pi}{2}) = \frac{h}{m_0 c}.$$

(c) Usando a equação de conservação de energia obtemos

$$\begin{aligned} E = m_0 \gamma c^2 &= hc \left(\frac{1}{\lambda_0} - \frac{1}{\lambda} \right) + m_0 c^2 = hc \frac{\lambda - \lambda_0}{\lambda_0 \lambda} + m_0 c^2 \\ \Rightarrow E &= hc \frac{\Delta \lambda}{\lambda_0 (\lambda_0 + \Delta \lambda)} + m_0 c^2 \end{aligned}$$