

Data:

S T Q Q S S D

lista OG - ondas de matéria

1. nós temos que o estado inicial é $n=2$.

$$\text{além disso, definimos } hf = \Delta E \Leftrightarrow \frac{hc}{\lambda} = \Delta E = \frac{h^2(n^2 - n_i^2)}{8mL^2}$$

Assim, temos que $\frac{1}{\lambda} \propto (n^2 - n_i^2)$ $\rightarrow 2^2$, estado inicial $n=2$ Multiplicando os λ , percebemos que quanto maior é λ , menor será n .

$$\lambda_a = 80,78 \cdot 10^{-9} \rightarrow \frac{10^9}{80,78} = 12379,301,8 \propto 5$$

$$\lambda_b = 33,66 \cdot 10^{-9} \rightarrow \frac{10^9}{33,66} = 29708,859,29 \propto (12?) \rightarrow \text{requer a aproximação!}$$

$$\text{Logo, temos } \frac{hc}{h^2} \cdot 8 \cdot mL^2 = 80,78 \cdot 10^{-9} \cdot 5 \rightarrow L^2 = \frac{80,78 \cdot 10^{-9} \cdot 5 \cdot 6,63 \cdot 10^{-34}}{8 \cdot 9,11 \cdot 10^{-31} \cdot 3 \cdot 10^8}$$

$$L = 0,35 \text{ nm}$$

2. estado fundamental $\rightarrow n=1$

$$p(x) = \frac{1}{L} (x_2 - x_1) + \frac{2m}{2\pi} \left(\frac{2\pi}{L} x_1 \right) - \frac{2m}{2\pi} \left(\frac{2\pi}{L} x_2 \right)$$

$$a) 0,25 + \frac{2m(0,5\pi)}{2\pi} = 0,25 - \frac{1}{2\pi}$$

$$b) 0,25 + \frac{2m(\frac{3\pi}{2})}{2\pi} - \frac{2m(2\pi)}{2\pi} \rightarrow 0,25 - \frac{1}{2\pi}$$

$$c) 0,5 + \frac{2m(90^\circ)}{2\pi} - \frac{2m(270^\circ)}{2\pi} \rightarrow 0,5 + \frac{1}{\pi}$$

3. estado fundamental $\rightarrow n=1$ 1º estado excitado $\rightarrow n=2$ pela mesma lógica do exercício 1, $E_2 - E_1 = h \cdot \frac{c}{\lambda}$, sendo $\lambda = 2,9108 \text{ nm}$

$$950 \text{ eV} - \frac{1240}{2,9108} = 24 \text{ eV} = \Phi$$

$$E_1 \rightarrow E_2 \Rightarrow E_2 - 24 = \frac{1240}{19,588} = 109 \text{ eV}$$

$$\text{absorção} \rightarrow 1240 \text{ eV} = h \cdot c$$

Data:

S T Q Q S S D

Lista 06 - ondas de matéria

4. Nós temos que $E_{n_x, n_y} = \frac{h^2}{8m} \left(n_x^2 + \frac{n_y^2}{4} \right)$

n_x	n_y	E
1	1	1,25
1	2	2
1	3	2,5
1	4	5
1	5	7,25
2	1	4,25
2	2	5
2	3	5,5
3	1	9,25
4	1	16,25

$(1,1), (1,2), (1,3), (2,1), (2,2)$ ou $(1,4)$

níveis quânticos

$(2,2)$ e $(1,4)$ são degenerados

5. Nós temos que $E_{n_x, n_y, n_z} = \frac{h^2}{8mL^2} (n_x^2 + n_y^2 + n_z^2)$

Como queremos os 5 níveis + baixos, precisamos ver os mínimos. $(n_x^2 + n_y^2 + n_z^2)$

n_x	n_y	n_z	S
1	1	1	3
1	1	2	6
1	2	2	9
1	1	3	11
2	2	2	12

Logo, $E_{111} = 3C$

$E_{112} = 6C$

$E_{122} = 9C$

$E_{113} = 11C$

$E_{222} = 12C$

$E_1 - E_5 = 3, 6, 8, 9, 5, 7, 1 = h\nu$. Como temos um conjunto de 7 n 's,

a) 7 frequências

b) 1 c) 2 d) 3 e) 9 f) 8 g) 6

Data:

S T Q Q S S D

Lista 06 - ondas de matéria

6a. densidade de probabilidade $\rightarrow p(x,y) = \frac{\rho}{A} = \frac{4}{L} \sin^2\left(\frac{\pi x}{L}\right) \sin^2\left(\frac{\pi y}{L}\right)$

$$\frac{9,5 \cdot 10^{-8}}{400 \cdot 10^{-22}} = \frac{9,5 \cdot 10^{-4}}{A} = 1,125 \cdot 10^{-4} = \frac{4}{L^2} \sin^2\left(\frac{\pi}{8}\right) \sin^2\left(\frac{\pi}{8}\right) = \frac{4}{L^2} \cdot 0,02146$$

$$\frac{1,125 \cdot 10^{-4}}{4 \cdot 0,02146} = 7,63 \cdot 10^{-6} \rightarrow L = 2,76 \cdot 10^{-8} \text{ m} \rightarrow \boxed{27 \text{ nm}}$$

7. Nós temos que $v = \frac{v_m}{v_m} \rightarrow v = \frac{L}{v_m} = \frac{L}{\lambda_{\text{m}}} = 2,19 \cdot 10^6 \text{ m/s}$

Comparando com a velocidade da luz, temos que $\frac{v}{c} = \frac{2,19}{300} \approx 0,73\%$

8. Sabemos que, para a série de Lyman, $n_1=1$, e, para a série de Balmer, $n_1=2$.

a) Lyman: $\frac{1}{\lambda_{2 \rightarrow 1}} = R_H \left(\frac{1}{n_1^2} - 1 \right)$ Balmer: $\frac{1}{\lambda_{2 \rightarrow 1}} = R_H \left(\frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{4} \right)$

b) " : $\frac{1}{\lambda_{2 \rightarrow 1}} = -R_H \cdot C \left(1 - \frac{1}{n_1^2} \right)$ " : $\frac{1}{\lambda_{2 \rightarrow 1}} = -R_H \cdot C \left(\frac{1}{4} - \frac{1}{n_1^2} \right)$