

Gabarito - Lista 5

Valores utilizados:

- $h = 6.6 \times 10^{-34} \text{ m}^2\text{kg/s}$
- $m_e = 9.1 \times 10^{-31} \text{ kg}$
- $1 \text{ eV} = 1.6 \times 10^{-19} \text{ J}$
- $c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}$
- $k_B = 1.4 \times 10^{-23} \text{ m}^2\text{kg s}^{-2}\text{K}^{-1}$
- $m_n = 1.7 \times 10^{-27} \text{ kg}$
- $m_\alpha = 6.6 \times 10^{-27} \text{ kg}$

1. Pela relação De Broglie entre comprimento de onda e momento linear $\lambda = \frac{h}{p}$, o comportamento ondulatório do objeto poderá ser objeto ao interagir com sistemas de tamanho característico $d \sim \lambda$.
 - a) $p = \sqrt{2mK} \Rightarrow \lambda = \frac{h}{\sqrt{2mK}}$. Dado a energia cinética $K = 50 \text{ eV} = 8 \times 10^{-18} \text{ J}$, temos $\lambda = 1.7 \times 10^{-10} \text{ m}$, comparável ao tamanho de um átomo.
 - b) Para o caso relativístico, $E^2 = p^2c^2 + m_e^2c^4 \Rightarrow p = \sqrt{\frac{E^2}{c^2} - m_e^2c^2}$, dada a energia total $E = 20 \times 10^6 \text{ eV} = 3.2 \times 10^{-12} \text{ J} \Rightarrow p = 1.1 \times 10^{-20} \text{ kg m s}^{-1} \Rightarrow \lambda = 6.2 \times 10^{-14} \text{ m}$, comparável ao tamanho de um núcleo atômico de ouro.
 - c) A energia cinética média de uma partícula em eq. térmico é $K = \frac{3}{2}k_B T \Rightarrow \lambda = \frac{h}{\sqrt{3k_B T m_n}} = 1.1 \times 10^{-10} \text{ m}$, comparável ao tamanho de um átomo.
 - d) $K = 60 \times 10^6 \text{ eV} = 9.6 \times 10^{-12} \text{ J} \Rightarrow \lambda = \frac{h}{\sqrt{2Km_\alpha}} = 1.9 \times 10^{-15} \text{ m}$, comparável ao tamanho de um núcleo atômico de hélio.
 - e) $m_{grao} = 10^{-9} \text{ kg}$ e $K = \frac{3}{2}k_B T$, logo $\lambda = 1.9 \times 10^{-19} \text{ m}$, comparável à aproximação clássica do tamanho de um quark.
 - f) $p = mv = 10^{-6} \text{ kg m s}^{-1} \Rightarrow \lambda = 6.6 \times 10^{-31} \text{ m}$, sem comparações.

2. Ao passar por uma rede de difração, a frente da onda é transmitida como múltiplos pontos de emissão, para cada distância d entre as franjas da rede, e a onda final observada no anteparo (ou ponto no espaço) é a superposição dessas novas frentes independentes. A diferença de caminho na emissão $d \sin \theta$, sendo θ o ângulo entre o feixe original e um ponto no espaço, será responsável por um padrão de interferência construtiva desde que tal distância é um múltiplo do comprimento de onda, i.e $n\lambda$ para n inteiro. Portando os picos de difração serão encontrados quando $n\lambda = d \sin \theta$ (Lei de Bragg para transmissão).

3. Partindo da hipótese de De Broglie, um objeto de massa m e velocidade v tem um comprimento de onda associado $\lambda = \frac{h}{mv}$. O elétron em órbita em um átomo pode ser interpretado como uma onda estacionária em torno do núcleo, assim não irradiando energia e colapsando (vide a aula 10 para a discussão da validade dessa interpretação). Como onda estacionária, sua órbita circular de raio r deve ser múltiplo de λ , logo $2\pi r = n\lambda = \frac{nh}{mv} \Rightarrow mvr = \frac{nh}{2\pi}$. Sendo o momento angular desse elétron $L = mvr \Rightarrow L = \frac{nh}{2\pi}$, a hipótese de De Broglie implica que L é quantizado do modo que Bohr propôs para elétrons em órbitas atômicas.

4. Note que não estamos no limite relativístico, i.e. $K = \frac{m_n v^2}{2} \Rightarrow v/c = 0.15 \ll 1$. Assim $10 \text{ MeV} \ll m_n$. $K = 10^7 \text{ eV} = 1.6 \times 10^{-12} \text{ J}$, sendo $\lambda = \frac{h}{\sqrt{2Km_n}} = 8.9 \times 10^{-15} \text{ m}$, logo o objeto deve ter um tamanho $\sim 10^{-14}$ para demonstrar as propriedades ondulatórias desses nêutrons, e.g. um núcleo atômico de ouro.

5.

Sendo $L = \Delta x$ a distância (fixa) entre as paredes e $E = \frac{\Delta p^2}{2m}$, o princípio de incerteza de Heisenberg implica que $\Delta p \geq \frac{h}{4\pi\Delta x} \Rightarrow E \geq \frac{h^2}{32\pi^2\Delta x^2 m}$. Portando, a energia mínima da partícula é $E_{min} = \frac{h^2}{32\pi^2 L^2 m}$.

6. A energia de um sistema massa-mola é descrito por $E = \frac{p^2}{2m} + \frac{\omega^2 m x^2}{2}$, logo nosso sistema quântico será descrito por $E = \frac{\Delta p^2}{2m} + \frac{\omega^2 m \Delta x^2}{2}$. Pelo princípio de incerteza de Heisenberg, $\Delta p^2 \geq \frac{h^2}{16\pi^2 \Delta x^2} \Rightarrow E \geq \frac{h^2}{32\pi^2 \Delta x^2 m} + \frac{\omega^2 m \Delta x^2}{2}$. O mínimo será encontrado quando $\frac{dE}{d\Delta x} = 0$,

assim

$$m\omega^2\Delta x - \frac{h^2}{16\pi^2\Delta x^3m} = 0 \Rightarrow \Delta x^2 = \frac{h}{4\pi m\omega}.$$

$$\Rightarrow E \geq \frac{h\omega}{8\pi} + \frac{h\omega}{8\pi} = \frac{h\omega}{4\pi}.$$