

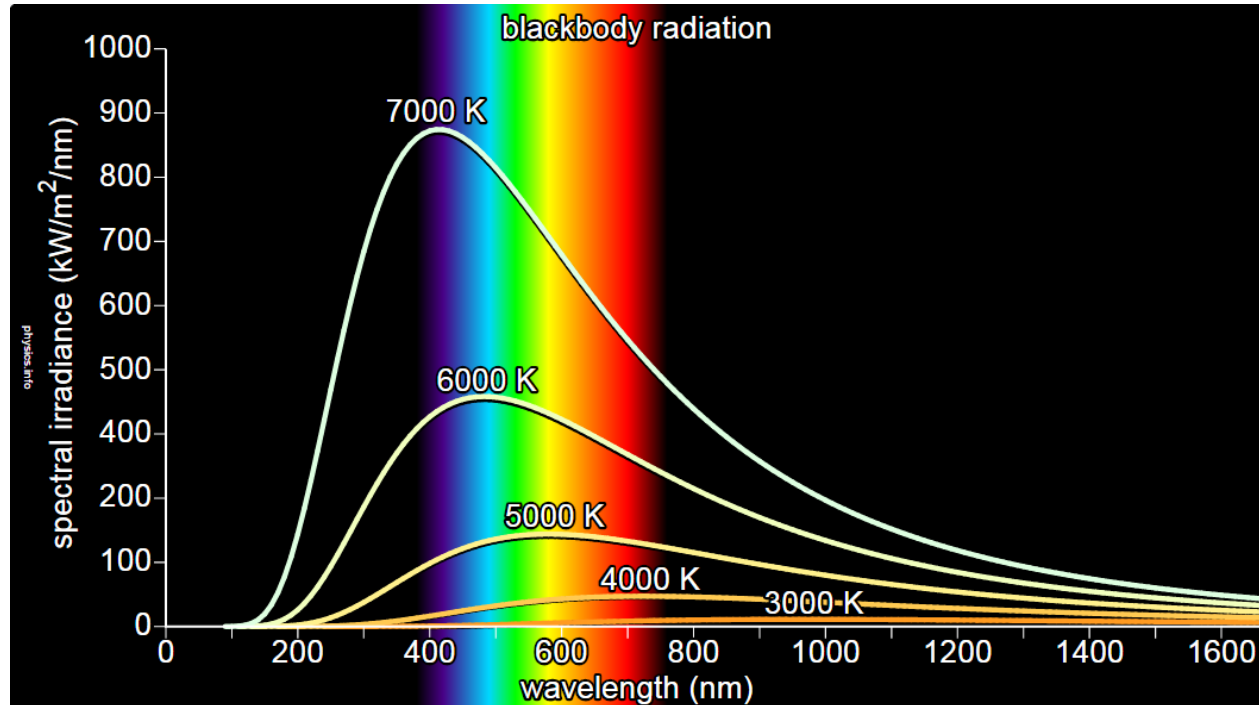
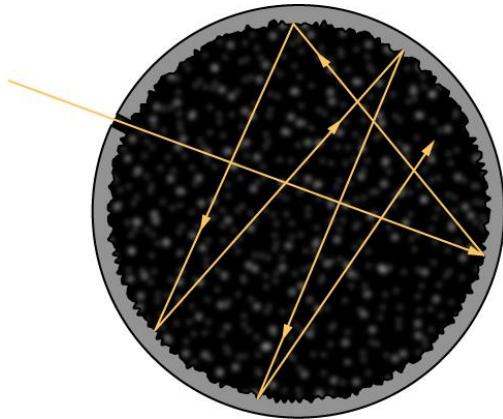


Segundo teste (sobre a matéria depois a relatividade)

4ª feira dia 13 de janeiro na aula TP (10h-11h)

Ideias mais importantes

Corpo negro ideal



Lei de Stefan Boltzmann

Potencia radiada por unidade área

$$I(T) = \varepsilon \sigma T^4$$

$$\sigma = 5.67 \times 10^{-8} \text{ W / (m}^2 \text{ K}^4\text{)}$$

Lei de Wien

$$\lambda_{\text{max}} T \approx 2898 \text{ } \mu\text{mK}$$

Relação do Planck

$$E = hf = h \frac{c}{\lambda}$$

Efeito Fotoelétrico

$$E_{\text{fotão}} = hf = KE_{\text{max}} + \Phi$$

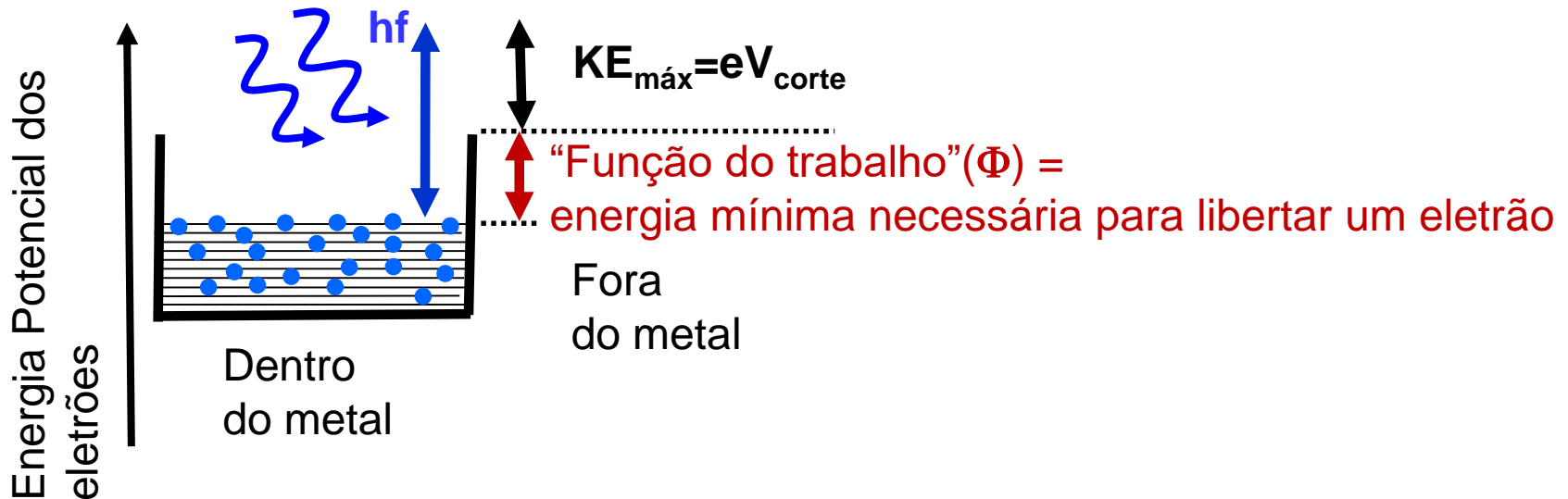
Energia incidente

Energia mínima necessária para libertar um eletrão

Energia que sobra

$$KE_{\text{max}} = eV_{\text{corte}}$$

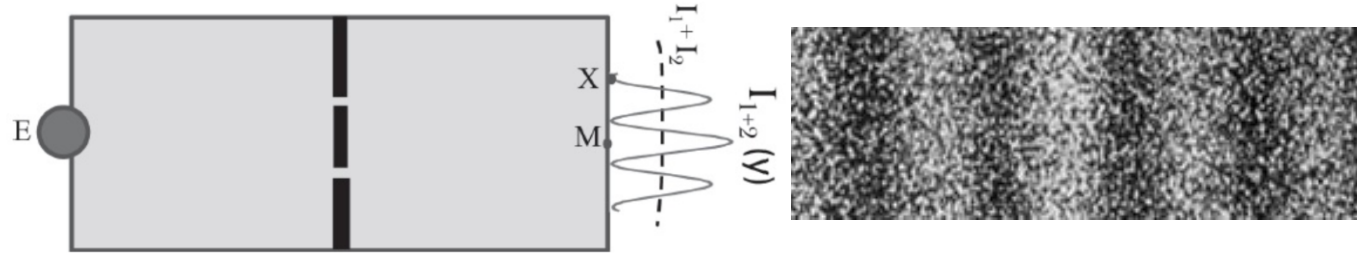
$$eV_{\text{corte}} = hf - \Phi \qquad V_{\text{corte}} = \frac{h}{e} f - \frac{\Phi}{e}$$



Dualidade corpuscular e ondas

Relação de Broglie

$$\lambda = \frac{h}{p}$$



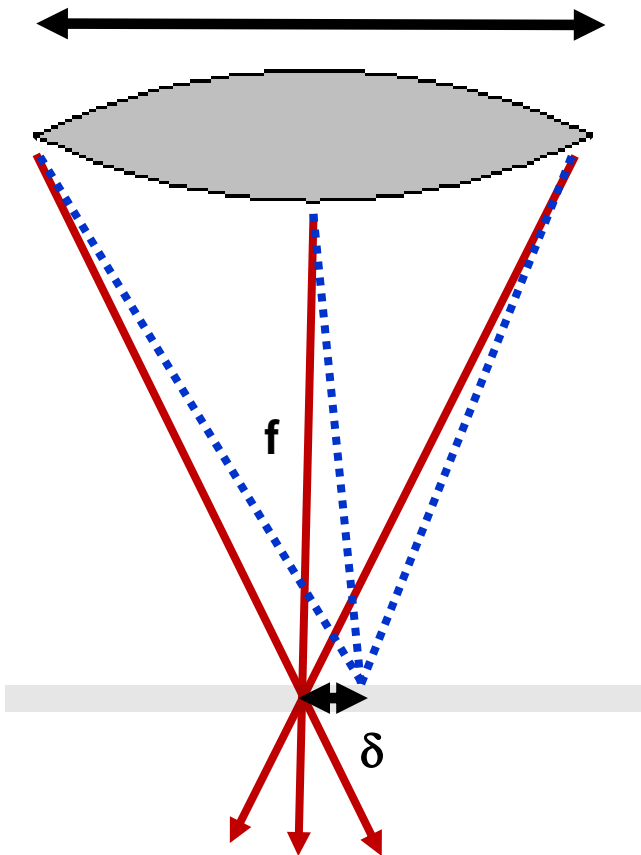
Lente fabricada a maneira que o percurso ótico até o foco é igual para todos os raios

Interferência destrutiva quando

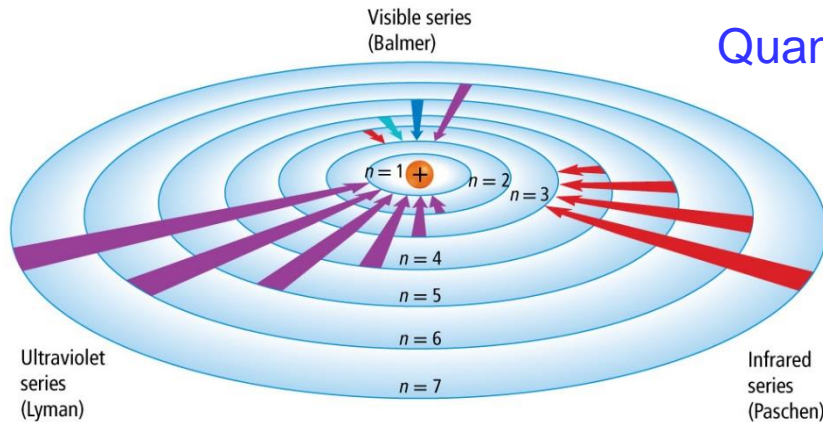
$$y_{\text{escuro}} = D \sin \theta = \frac{m\lambda D}{a} \quad a \rightarrow D; D \rightarrow f$$

$$\delta \approx \lambda \frac{f}{D}$$

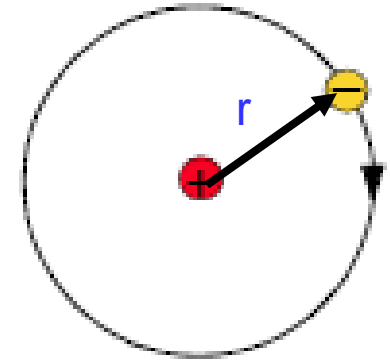
Microscópios eletrônico



Modelo de Bohr



Quantização do momento angular $L = m v_n r_n = n \hbar$
+ física classica



- Eletrão apenas pode estar encontrado em certas “órbitas” circulares (estados estacionários)
- O momento angular nestas orbitas está quantizada em unidades de $\hbar/2\pi$
- Ao transitar duma orbita superior á uma orbita inferior o eletrão liberta energia (linhas espectrais)

$$E_{tot} = -\frac{1}{2} \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 a_B} \left(\frac{Z^2}{n^2} \right) \approx -13.6 eV \left(\frac{Z^2}{n^2} \right)$$

$$r_n = \frac{n^2}{Z} \frac{4\pi\epsilon_0 \hbar^2}{m e^2} = \frac{n^2}{Z} a_B$$

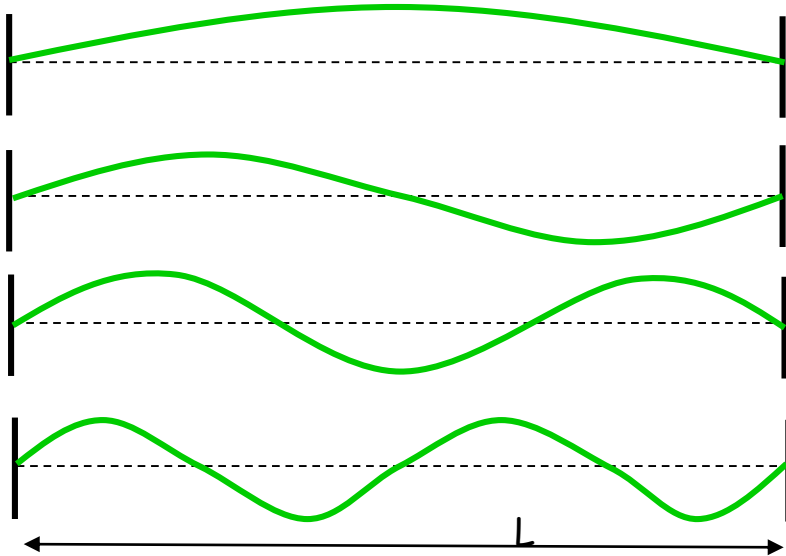
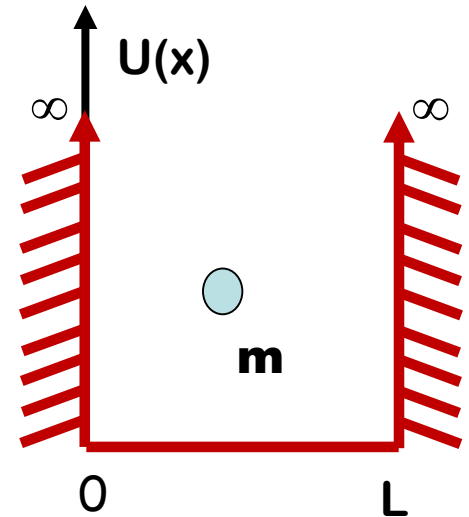
“Raio de Bohr” $a_B \equiv \frac{4\pi\epsilon_0 \hbar^2}{m e^2} \approx 0.529177109 \times 10^{-10} m$

Uma partícula num poço infinito

Entre $x = 0$ e $x = L$ a partícula é livre só tem energia cinética

A probabilidade encontrar a partícula nas regiões $x < 0$ ou $x > L$ é nula (requeria uma energia infinito)

As posições $x = 0$ ou $x = L$ tem de ser nós na amplitude da probabilidade (equivalente a uma corda numa guitarra)



$$n \frac{\lambda}{2} = L \quad \lambda = \frac{2L}{n}$$

$$E = \frac{p^2}{2m} \quad p = \frac{h}{\lambda} = \frac{nh}{2L}$$

$$E_n = \frac{h^2}{8mL^2} n^2 \quad n = 1, 2, 3, \dots$$

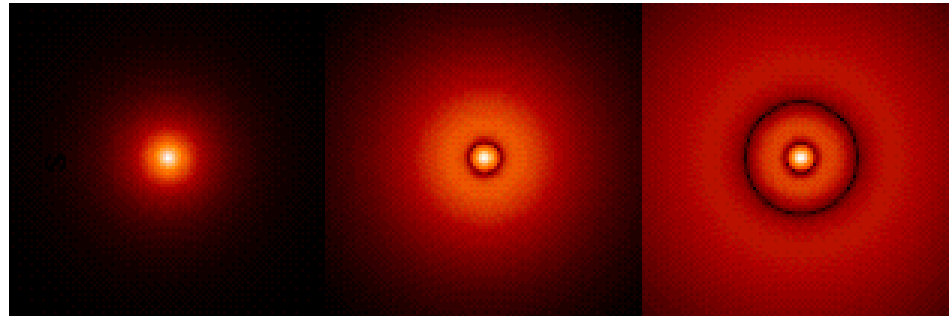
Princípio de incerteza do Heisenberg $\Delta x \Delta p \geq \frac{\hbar}{2}$ $\Delta p^2 = \langle p^2 \rangle - \langle p \rangle^2$ $E_{\text{cinética}} = \frac{p^2}{2m}$

Equação Schrodinger Configurações Atômicas

Em vez de orbitais bem definidos, a resolução da equação do Schrödinger resulta em amplitudes de probabilidade, ψ (como ondas)

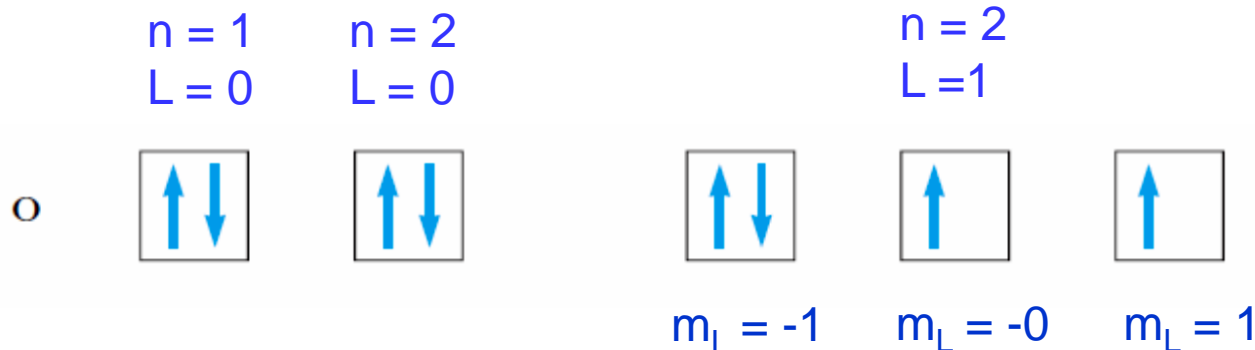
$$\left[-\frac{\hbar^2}{2m} \nabla^2 + V(\vec{r}) \right] \psi(\vec{r}) = E\psi(\vec{r})$$

A probabilidade de encontrar o elétron numa certa posição é dado pelo $|\psi(\vec{r})|^2$



Princípio Exclusão de Pauli

$n = 1, 2, 3, \dots$
 $L = 0, 1, \dots, n-1$
 $m_L = -L, \dots, L$
 $S_z = \uparrow, \downarrow$



$1s^2 2s^2 2p^4$

Problemas de revisão

1. Astrónomos estimam que a potência radiada pelo nosso Sol é cerca de 3.8×10^{26} Watts, enquanto o raio do Sol é cerca de 7×10^8 m.

(a) Assumindo que o Sol radia como um corpo negro com uma emissividade igual á 1 estimar a temperatura da superfície do Sol.

Lei de Stefan-Boltzmann: Potência/área = $\varepsilon \sigma T^4$ $\varepsilon = 1$ $P = (4\pi R_{Sol}^2) \sigma T^4$

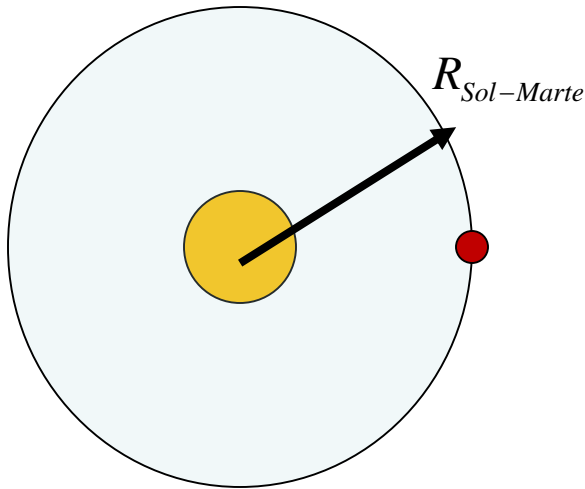
$$T = (P / 4\sigma\pi R_{Sol}^2)^{1/4} = \left(\frac{3.8 \times 10^{26} W}{4\pi (5.67 \times 10^{-8} W / m^2 K^4) (7 \times 10^8 m)^2} \right)^{1/4}$$
$$= 5740 K$$

(b) Qual comprimento de onda corresponde ao pico do espectro da radiação solar?

Lei de Wien: $\lambda_{\max} T = 2.9 \times 10^{-3} m \cdot K$ $\lambda_{\max} = 2.9 \times 10^{-3} mK / 5740 K \approx 505 nm$

Problema 1

(c) Imagine que Elon Musk quer construir uma fábrica na Marte e necessita 10^6 watts de potência elétrica que pretende obter através painéis solares. A distância média entre o Sol e Marte é $2.28 \times 10^{11} \text{ m}$. Se a eficiência dos painéis solares for 10% estimar a área total de painéis solares que será necessário.



A potência/unidade área da luz solar que chega a Marte é

$$I_{Marte} = \frac{P_{Sol}}{4\pi R_{Sol-Marte}^2} = \frac{3.8 \times 10^{26} \text{ W}}{4\pi (2.28 \times 10^{11} \text{ m})^2} \approx 580 \text{ W} / \text{m}^2$$

Se a eficiência é apenas 10% cada m^2 dos painéis solares irá fornecer cerca de 58 W

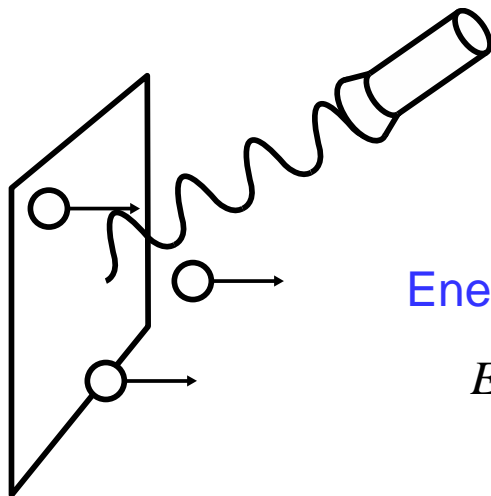
$$P_{Sol} = 3.8 \times 10^{26} \text{ W}$$

$$A = \frac{10^6 \text{ W}}{58 \text{ W} / \text{m}^2} \approx 17200 \text{ m}^2 \quad (132 \text{ m} \times 132 \text{ m})$$

Problema 2

2. Numa experiência do efeito fotoelétrico, quando uma fonte da radiação com um comprimento de onda, λ , ilumina o metal a tensão de corte é 1 Volt.

Quando radiação com o comprimento de onda reduzida para uma metade, $\lambda / 2$ é usada a tensão de corte é 4.0 Volts. Determinar a função do trabalho do metal.



Conservação da energia

$$E_{\text{fotão}} = hf = KE_{\text{max}} + \Phi$$

Energia incidente

$$E_{\text{fotão}} = \frac{hc}{\lambda}$$

Energia mínima necessária para libertar um eletrão

Energia que sobra

$$KE_{\text{max}} = eV_{\text{corte}}$$

$$(1) \quad \frac{hc}{\lambda} = 1eV + \Phi$$

$$(2) \quad \frac{2hc}{\lambda} = 4eV + \Phi$$

$$2(1) - (2) \rightarrow 0 = -2eV + \Phi$$

$$\Phi = 2eV$$

Problema 3

3. Um elétron ($mc^2 = 511 \text{ keV}$) é confinado num espaço com uma dimensão atômica, $\Delta x = a_B = 5.3 \times 10^{-11} \text{ m}$.

(a) Qual é a incerteza mínima no momento linear do elétron em eV/c?

$$\Delta x \Delta p_x \geq \frac{\hbar}{2} \quad (\Delta p_x)_{\min} = \frac{\hbar}{2\Delta x} = \frac{(6.63 \times 10^{-34} \text{ Js}) / (1.6 \times 10^{-19} \text{ J / eV})}{4\pi (5.3 \times 10^{-11} \text{ m})} \left[\frac{3 \times 10^8 \text{ m / s}}{c} \right]$$
$$(\Delta p_x)_{\min} \approx 1870 \text{ eV / c}$$

(b) Reconhecendo que $\Delta p^2 = \langle p^2 \rangle - \langle p \rangle^2$ e que o valor médio do momento linear do elétron $\langle p \rangle = 0$ (pois é confinado) estime a energia cinética mínima (em eV) do elétron devido este confinamento.

$$\frac{p^2}{2m} \approx \frac{(\Delta p)^2}{2m} = \frac{(1870 \text{ eV / c})^2}{2(5.11 \times 10^5 \text{ eV / c}^2)} \approx 3.4 \text{ eV}$$

(c) Comente se esta é uma estimativa razoável para a ordem de grandeza de energia cinética de um elétron num átomo.

Sim é razoável. Energias atômicas são de ordem de alguns eV

Problema 4

4. Considere um ião com 1 único elétron e Z prótons no núcleo. No modelo de Bohr, o elétron se encontra num estado estacionário com uma energia total = -7.65 eV e um momento angular = 4 .

(a) Achar o valor numérico de Z para este ião.

$$E_n = -\frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{Ze^2}{2r_n} = -13.6\text{eV} \frac{Z^2}{n^2}; \quad r_n = \frac{n^2}{Z} a_B \quad n = 4$$

No modelo de Bohr $L = m_e v_n r_n = n\hbar$

$$Z^2 = \frac{En^2}{-13.6\text{eV}} = \frac{(-7.65\text{eV})16}{-13.6\text{eV}} = 9 \quad Z = 3 \quad \text{Li}^{++}$$

(b) No âmbito do modelo de Bohr qual é o raio do orbito do elétron neste estado estacionário?

$$r_n = \frac{n^2}{Z} a_B \quad r = \frac{4^2}{3} (5.3 \times 10^{-11} \text{m}) \approx 2.7 \times 10^{-10} \text{m} = 0.27 \text{nm}$$