

**GABARITO EXERCÍCIOS OBRIGATORIOS LISTA 5 FÍSICA IV**  
**Mecânica Quântica (9 edição do Halliday)**

**Capítulo 38**

**38-11**

**PENSE** A taxa de emissão de fótons é o número de fótons emitidos por unidade de tempo.

**EXPRESSE** Seja  $R$  a taxa de emissão de fótons e seja  $E$  a energia de um fóton. Supondo que toda a potência  $P$  de uma lâmpada é usada para produzir fótons,  $P = RE$ . Temos também  $E = hf = hc/\lambda$ , em que  $h$  é a constante de Planck,  $f$  é a frequência da luz emitida e  $\lambda$  é o comprimento de onda. Assim,

$$P = \frac{Rhc}{\lambda} \Rightarrow R = \frac{\lambda P}{hc}.$$

**ANALISE** (a) O fato de que  $R$  é proporcional a  $\lambda$  significa que a lâmpada que emite luz com o maior comprimento de onda (a lâmpada de 700 nm) emite mais fótons por unidade de tempo. Isso faz sentido: como a energia por fóton é menor, a lâmpada de maior comprimento de onda precisa emitir um número maior de fótons por unidade de tempo para desenvolver a mesma potência.

(b) A taxa de produção de fótons da lâmpada de 700 nm é

$$R = \frac{\lambda P}{hc} = \frac{(700 \text{ nm})(400 \text{ J/s})}{(1,60 \times 10^{-19} \text{ J/eV})(1240 \text{ eV} \cdot \text{nm})} = 1,41 \times 10^{21} \text{ fótons/s}.$$

**APRENDA** Escrevendo essa relação fornecida na forma  $P = Rhc/\lambda$ , vemos que se a taxa de emissão de fótons é a mesma, quanto menor o comprimento de onda, maior a potência da lâmpada.

**38-45**

**PENSE** O comprimento de onda de de Broglie de um íon de sódio é dado por  $\lambda = h/p$ , em que  $p$  é o momento do íon.

**EXPRESSE** A energia cinética de um íon é dada por  $K = qV$ , na qual  $q$  é a carga do íon e  $V$  é a diferença de potencial usada para acelerá-lo. O momento do íon é  $p = \sqrt{2mK}$  e o comprimento de onda de de Broglie é  $\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{\sqrt{2mK}}$ .

**ANALISE** (a) A energia cinética do íon de sódio é

$$K = qV = (1,60 \times 10^{-19} \text{ C})(300 \text{ V}) = 4,80 \times 10^{-17} \text{ J}.$$

De acordo com o Apêndice F, a massa de um íon de sódio é

$$m = (22,9898 \text{ g/mol}) / (6,02 \times 10^{23} \text{ átomos/mol}) = 3,819 \times 10^{-23} \text{ g} = 3,819 \times 10^{-26} \text{ kg}.$$

Assim, o momento de um íon de sódio é

$$p = \sqrt{2mK} = \sqrt{2(3,819 \times 10^{-26} \text{ kg})(4,80 \times 10^{-17} \text{ J})} = 1,91 \times 10^{-21} \text{ kg} \cdot \text{m/s}.$$

(b) O comprimento de onda de de Broglie é

$$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{6,63 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}}{1,91 \times 10^{-21} \text{ kg} \cdot \text{m/s}} = 3,46 \times 10^{-13} \text{ m}.$$

**APRENDA** Quanto maior a diferença de potencial, maior a energia cinética, maior o momento e menor o comprimento de onda de de Broglie.

38-69

**PENSE** De acordo com as leis da mecânica quântica, mesmo que a energia de uma partícula seja menor que a altura de uma barreira de potencial, existe uma probabilidade finita de que a partícula atravesse a barreira.

**EXPRESSE** Se  $m$  é a massa e  $E$  é a energia da partícula, o coeficiente de transmissão de uma barreira de altura  $U_b$  e largura  $L$  é dado por

$$T = e^{-2bL},$$

em que

$$b = \sqrt{\frac{8\pi^2 m (U_b - E)}{h^2}}.$$

No caso de uma pequena variação  $\Delta U_b$  de  $U_b$  (o que se aplica a este problema), a variação do coeficiente de transmissão é dada por

$$\Delta T = \frac{dT}{dU_b} \Delta U_b = -2LT \frac{db}{dU_b} \Delta U_b.$$

Além disso,

$$\frac{db}{dU_b} = \frac{1}{2\sqrt{U_b - E}} \sqrt{\frac{8\pi^2 m}{h^2}} = \frac{1}{2(U_b - E)} \sqrt{\frac{8\pi^2 m (U_b - E)}{h^2}} = \frac{b}{2(U_b - E)}.$$

Assim,

$$\Delta T = -LTb \frac{\Delta U_b}{U_b - E}.$$

**ANALISE** (a) Para

$$b = \sqrt{\frac{8\pi^2 (9,11 \times 10^{-31} \text{ kg})(6,8 \text{ eV} - 5,1 \text{ eV})(1,6022 \times 10^{-19} \text{ J/eV})}{(6,6261 \times 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s})^2}}$$

$$= 6,67 \times 10^9 \text{ m}^{-1},$$

temos  $bL = (6,67 \times 10^9 \text{ m}^{-1})(750 \times 10^{-12} \text{ m}) = 5,0$  e

$$\frac{\Delta T}{T} = -bL \frac{\Delta U_b}{U_b - E} = -(5,0) \frac{(0,010)(6,8 \text{ eV})}{6,8 \text{ eV} - 5,1 \text{ eV}} = -0,20.$$

Isto significa que o coeficiente de transmissão diminui 20% quando a altura da barreira aumenta 1%.

(b) A variação do coeficiente de transmissão com a largura da barreira é dada por

$$\Delta T = \frac{dT}{dL} \Delta L = -2be^{-2bL} \Delta L = -2bT \Delta L$$

Para os dados do problema,

$$\frac{\Delta T}{T} = -2b \Delta L = -2(6,67 \times 10^9 \text{ m}^{-1})(0,010)(750 \times 10^{-12} \text{ m}) = -0,10.$$

Isso significa que o coeficiente de transmissão diminui 10% quando a largura da barreira aumenta 1%.

(c) A variação do coeficiente de transmissão com a energia cinética dos elétrons é dada por

$$\Delta T = \frac{dT}{dE} \Delta E = -2Le^{-2bL} \frac{db}{dE} \Delta E = -2LT \frac{db}{dE} \Delta E.$$

Além disso,

$$db/dE = -db/dU_b = -b/2(U_b - E).$$

Assim,

$$\frac{\Delta T}{T} = bL \frac{\Delta E}{U_b - E} = (5,0) \frac{(0,010)(5,1 \text{ eV})}{6,8 \text{ eV} - 5,1 \text{ eV}} = 0,15.$$

Isso significa que o coeficiente de transmissão aumenta 15% quando a energia cinética dos elétrons aumenta 1%.

**APRENDA** A probabilidade de que os elétrons atravessem a barreira diminui, quando a altura ou a largura da barreira aumenta, e aumenta quando a energia cinética dos elétrons aumenta.