

30.1

$$a) \quad k_B T = 1 \text{ eV} = 1,602 \times 10^{-19} \text{ J}$$

$$T = \frac{1,602 \times 10^{-19}}{k_B} = \frac{1,602 \times 10^{-19}}{1,38 \times 10^{-23}} = 11.604,5 \text{ K}$$

$$b) \quad k_B (23 + 273,15) = 4,089 \times 10^{-21} \text{ J}$$

$$4,089 \times 10^{-21} \text{ J} = \left(\frac{1}{39,18} \right) \text{ eV}$$

$$c) \quad E = 1 \text{ eV} = 1,602 \times 10^{-19} \text{ J}$$

$$E = h\nu \Rightarrow E = h \frac{c}{\lambda} \Rightarrow \lambda = \frac{hc}{E}$$

$$\lambda = \frac{6,626 \times 10^{-34} \times 299,792 \times 10^6}{1,602 \times 10^{-19}} = 12.398 \text{ \AA}$$

30.2

$$1 \text{ eV} = 1,602 \times 10^{-19} \text{ J}$$

$$6,022 \times 10^{23} \text{ atom} = 1 \text{ mol}$$

$$\frac{1 \text{ eV}}{6,022 \times 10^{23} \text{ atom}} = \frac{1,602 \times 10^{-19} \text{ J}}{1 \text{ mol}}$$

$$\frac{1 \text{ eV}}{\text{atom}} = 6,022 \times 10^{23} \times 1,602 \times 10^{-19} \text{ J/mol}$$

$$1 \text{ eV/atom} = 96485 \text{ J/mol}$$



30.4

$$I_{\lambda}(T) = \frac{2hc^2 \lambda^{-5}}{e^{\frac{hc}{\lambda k_B T}} - 1}$$

$$1. T = 2000 \text{ K} \quad \lambda = 0,31 \mu\text{m} \Rightarrow I_1 = 3,342 \times 10^6 \text{ J s}^{-1} \text{ m}^{-3} \text{ s}^{-1}$$

$$2. T = 4000 \text{ K} \quad \lambda = 0,31 \mu\text{m} \Rightarrow I_2 = 3,732 \times 10^{11} \text{ J s}^{-1} \text{ m}^{-3} \text{ s}^{-1}$$

$$\text{Então: } \frac{I_1}{I_2} \approx 0,9 \times 10^{-5} //$$

30.6

$$a) I(\omega) = \frac{\hbar \omega^3}{\pi^2 c^2 (e^{\frac{\hbar \omega}{k_B T}} - 1)}$$

$$I = \frac{\hbar}{\pi^2 c^2} \int_0^{\infty} \frac{\omega^3}{e^{\frac{\hbar \omega}{k_B T}} - 1} d\omega$$

$$\text{Fazemos: } x = \frac{\hbar \omega}{k_B T} \Rightarrow d\omega = \frac{k_B T}{\hbar} dx$$

$$I = \frac{\hbar}{\pi^2 c^2} \int_0^{\infty} \frac{\left(\frac{k_B T}{\hbar}\right)^3 x^3 \cdot \frac{1}{e^x - 1} \cdot \frac{k_B T}{\hbar} dx}{}$$

$$= \frac{\hbar k_B^4 T^4}{\pi^2 c^2 \hbar^4} \int_0^{\infty} \frac{x^3}{e^x - 1} dx = \frac{\pi^4}{15}$$

$$I = \frac{\pi^2 k_B^4}{15 c^2 \hbar^3} \cdot T^4$$

$$= \text{const. } T^4 \quad \text{c.g.d.} //$$



$$b) \quad I(\omega) = \frac{\hbar \omega^3}{\pi^2 c^2 (e^{\hbar \omega / kT} - 1)}$$

Na situação em que $e^{\hbar \omega / kT} \gg 1$, então:

$$I(\omega) = \frac{\hbar \omega^3}{\pi^2 c^2 e^{\hbar \omega / kT}}$$

$$\frac{dI(\omega)}{d\omega} = \frac{3\hbar \omega^2 \pi^2 c^2 e^{\frac{\hbar \omega}{kT}} - \frac{\hbar}{kT} \pi^2 c^2 e^{\frac{\hbar \omega}{kT}} \hbar \omega^3}{(\pi^2 c^2 e^{\hbar \omega / kT})^2}$$

$$\frac{dI(\omega)}{d\omega} = 0 \Rightarrow 3\hbar \omega^2 \pi^2 c^2 e^{\frac{\hbar \omega}{kT}} - \frac{\hbar}{kT} \pi^2 c^2 e^{\frac{\hbar \omega}{kT}} \hbar \omega^3 = 0$$

$$3kT \hbar \omega^2 \pi^2 c^2 e^{\frac{\hbar \omega}{kT}} - \hbar^2 \pi^2 c^2 e^{\frac{\hbar \omega}{kT}} \omega^3 = 0$$

$$3kT = \hbar \omega \quad \Rightarrow \quad \omega = \frac{3k}{\hbar} T$$

$$\underline{\underline{\omega = \text{const. } T}} \quad \text{c.s.d}$$



30.7

Suponhamos que temos N osciladores, cada um oscilando na frequência ω . Alguns destes osciladores estarão no estado de menor baixa energia (estado fundamental) e os outros estarão em um dos três estados excitados degenerados ($\Delta E_1 = \Delta E_2 = \Delta E_3$).

Necessitamos determinar a energia média de todos os osciladores. Para isso vamos determinar a energia total de todos os osciladores à temperatura T e dividis o resultado pelo número de osciladores. Tal será a energia média por oscilador em equilíbrio térmico.

N_0 : nº de osciladores no estado fundamental

$N_1 = N_2 = N_3$: nº de osciladores nos estados excitados

$$N_1 = N_0 e^{-\frac{\Delta E_1}{k_B T}}; \quad N_2 = N_0 e^{-\frac{\Delta E_2}{k_B T}}; \quad N_3 = N_0 e^{-\frac{\Delta E_3}{k_B T}}$$

Como $\Delta E_1 = \Delta E_2 = \Delta E_3 = \Delta E$, então:

$$N_1 = N_2 = N_3 = N_0 e^{-\frac{\Delta E}{k_B T}}$$

Relativamente às energias dos estados fundamental e excitados podemos afirmar:

$$E_0 = 0$$

$$E_1 = N_1 \Delta E \Rightarrow E_1 = N_0 e^{-\frac{\Delta E}{k_B T}} \Delta E$$

$$E_2 = N_2 \Delta E \Rightarrow E_2 = N_0 e^{-\frac{\Delta E}{k_B T}} \Delta E$$

$$E_3 = N_3 \Delta E \Rightarrow E_3 = N_0 e^{-\frac{\Delta E}{k_B T}} \Delta E$$

$$\begin{aligned} E_{\text{total}} &= E_0 + E_1 + E_2 + E_3 \\ &= 3 N_0 e^{-\frac{\Delta E}{k_B T}} \Delta E \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \langle E \rangle &= \frac{E_{\text{total}}}{N_0 + N_1 + N_2 + N_3} \\
 &= \frac{3 N_0 e^{-\Delta E/k_B T} \Delta E}{N_0 + 3 N_0 e^{-\Delta E/k_B T}} \\
 &= \frac{3 e^{-\Delta E/k_B T} \Delta E}{1 + 3 e^{-\Delta E/k_B T}} \\
 &= \frac{3 \Delta E}{e^{\frac{\Delta E}{k_B T}} + 3}
 \end{aligned}$$

Assi, a energia média por oscilador, em equilíbrio térmico à temperatura T é:

$$\langle E \rangle = \frac{3 \Delta E}{e^{\frac{\Delta E}{k_B T}} + 3}$$

A energia de N osciladores é: $U = \frac{3 N \Delta E}{e^{\frac{\Delta E}{k_B T}} + 3}$

$$C_V = \left[\frac{\partial U}{\partial T} \right]_V = \frac{3 N k_B (\Delta E/k_B T)^2 e^{\Delta E/k_B T}}{(e^{\Delta E/k_B T} + 3)^2}$$

c.q.d

