

学籍番号: _____ 氏名: _____

必要があれば以下の定数を用いよ。(ここで定義した記号は断りなく用いてよい。)

プランク定数: $h=6.63 \times 10^{-34}$ J s	光速: $c=3.0 \times 10^8$ m/s	アボガドロ数: $N_A=6.02 \times 10^{23}$	気体定数: $R=8.31$ J K ⁻¹ mol ⁻¹
ボルツマン定数: $k=1.38 \times 10^{-23}$ J/K	電子の質量: $m_e=9.1 \times 10^{-31}$ kg	温度の記号: T	粒子の個数: N

1. 以下の文章に当てはまる適当な語句・数値等を選択肢から選びなさい。(1個2点計50点)

de Broglie は、粒子は全て波動性を持つと考え、Einstein のエネルギー ε と質量 m の関係式 $\varepsilon = (1)$ と Planck の光の振動数 ν と ε の関係式 $\varepsilon = (2)$ から得られる式を拡張して、波長 と粒子の速さ v と m の間の関係 $= (3)$ を導いた。

この結果を用いて、並進運動を考えよう。

一次元の閉じた長さ a の線分の上を粒子が運動するとき、線分上の定在波に求められる条件は、(4) の整数 n 倍が a に等しいことであり、 $a = (5)$ である。並進運動において、運動エネルギー (6) と ε が等しいことから、量子化された並進許容エネルギーの式 $\varepsilon_{\text{trans}} = (7)$ を得る。一般に、この許容エネルギー間隔因子 (8) は熱エネルギーの尺度 (9) と比べて (10)、並進運動は (11) であるといえる。

次に分子の回転運動を考えよう。これは円周上を粒子が並進運動すると考えればよい。

粒子が半径 r の円周上を運動するとき、その円周上の定在波に求められる条件は、円周の長さが (12) の整数 n 倍に等しいことであり、 $2\pi r = (13)$ である。この条件式と運動エネルギーの式から、量子化された回転許容エネルギーの式 $\varepsilon_{\text{rot}} = (14)$ を得る。1 モルあたりの分子の質量を 0.020kg、半径 2×10^{-10} m で回転運動としたとき、回転エネルギー間隔因子 (15) は約 (16) J であり、このエネルギーを与える光の波長は Planck の式から計算できて約 (17) m であり、この波長の光はマイクロ波であるから、回転 Raman 分光法などによって、回転運動は観測できる。

続いて、分子の振動運動を考えよう。これは結合上で原子が並進運動すると考えればよい。

1 モルの原子の質量を 0.020kg、結合の長さを 10^{-10} m として、結合の 10% の長さの上を振動としたとき、エネルギー間隔因子は約 (18) J であり、このエネルギーを与える光の波長は約 (19) m であり、この波長の光は (20) であるから、(21) によって振動運動は観測できる。

最後に、分子の中の電子の運動を考えよう。分子の大きさを 10^{-10} m として、この範囲の中に電子が閉じ込められて並進運動すると考えると、エネルギー間隔因子は約 (22) J であり、このエネルギーを与える光の波長は約 (23) m であり、この振動数の光は (24) であるから、(25) によって分子中の電子の運動は観測できる。

選択肢

ア: $n\lambda$	イ: $n\lambda/2$	ウ: 赤外線	エ: $\frac{h}{mv}$	オ: 大きく	カ: 波長	キ: mc	ク: 3×10^{-8}	ケ: 相対的	コ: mc^2
サ: $\frac{n^2 h^2}{8\pi^2 m r^2}$	シ: 6×10^{-18}	ス: 2×10^{-20}	セ: $\frac{h^2}{2\pi^2 m r^2}$	ソ: 可視光	タ: $h\nu$	チ: mv	ツ: $\frac{1}{2}mv^2$	テ: T	ト: 5×10^{-20}
ナ: 古典的	ニ: 4×10^{-24}	ヌ: $n\lambda/4$	ネ: hc	ノ: 小さく	ハ: 半波長	ヒ: $\frac{h^2}{8\pi^2 m r^2}$	フ: X線回折法	ヘ: 慣性モーメント	ホ: 2×10^{-18}
マ: 量子的	ミ: kT	ム: 5×10^{-2}	メ: 1×10^{-5}	モ: $\frac{n^2 h^2}{8ma^2}$	ヤ: $\frac{h^2}{8ma^2}$	ユ: 1×10^{-8}	ヨ: $\frac{h^2}{2ma^2}$	ラ: 紫外吸収分光法	リ: 絶対的
ル: $\frac{n^2 h^2}{2ma^2}$	レ: 赤外吸収分光法	ロ: $\frac{n^2 h^2}{2\pi^2 m r^2}$	ワ: 紫外線	ヲ: 正解なし	ン: 無限大				

解答欄

1. コ	2. タ	3. エ	4. ハ	5. イ
6. ツ	7. モ	8. ヤ	9. ミ	10. ノ
11. ナ	12. カ	13. ア	14. サ	15. ヒ
16. ニ	17. ム	18. ス	19. メ	20. ウ
21. レ	22. シ	23. ク	24. ワ	25. ラ

以下の問題では、 $\int_0^\infty e^{-ax} \sqrt{x} dx = \frac{1}{2a} \sqrt{\frac{\pi}{a}}$ 、 $\int_0^\infty x^3 e^{-ax^2} dx = \frac{1}{2a^2}$ 、 $\int_0^\infty x^{\frac{3}{2}} e^{-ax} dx = 3\sqrt{\pi} / (4a^{\frac{5}{2}})$ を用いなさい。論述・計算過程は省略しないこと。

2. 1次元の並進運動において、単位エネルギー間隔あたりの分子の割合 $\frac{1}{N} \frac{dN}{d\varepsilon_x} = \left(\frac{1}{\pi kT \varepsilon_x} \right)^{1/2} e^{-\frac{\varepsilon_x}{kT}}$ を用いて、1次元の分子の運動の平均運動エネルギーを積分によって求めよ。(10点)

以下の通り。

$$\bar{\varepsilon} = \int_0^\infty \frac{1}{N} \frac{dN}{d\varepsilon} \times \varepsilon d\varepsilon = \int_0^\infty \left(\frac{\varepsilon}{\pi kT} \right)^{1/2} e^{-\frac{\varepsilon}{kT}} d\varepsilon = \frac{1}{\sqrt{\pi kT}} \frac{kT}{2} \sqrt{\pi kT} = \frac{1}{2} kT$$

3. 3次元並進運動の分配関数 $q_{\text{trans}} = \left(\frac{2\pi mkT}{h^2} \right)^{3/2} V$ と Boltzmann 分布に関する式 $\frac{dN}{dn} = N_0 g_n \exp\left(-\frac{\varepsilon_n - \varepsilon_0}{kT}\right)$ (ただし、 $V=a^3$ 、 $g_n = \frac{\pi^2 n^2}{2}$ 、 $q_{\text{trans}}=N/N_0$)

を用いて、Maxwell-Boltzmann 分布式 $\frac{1}{N} \frac{dN}{dv} = \sqrt{\frac{2}{\pi}} \left(\frac{m}{kT} \right)^{3/2} v^2 e^{-\frac{mv^2}{2kT}}$ を導き、気体分子の平均の速さ \bar{v} を求めなさい。(30点)

まず、単位量子数 n あたりの分子の割合 $\frac{1}{N} \frac{dN}{dn}$ を求める。

$$\frac{1}{N} \frac{dN}{dn} = \frac{1}{N} \times N_0 g_n \exp\left(-\frac{\varepsilon_n - \varepsilon_0}{kT}\right) = \frac{1}{q} \times g_n \exp\left(-\frac{\varepsilon_n - \varepsilon_0}{kT}\right) = \frac{\pi}{2} \left(\frac{h^2}{2\pi mkT} \right)^{3/2} \frac{n^2}{V} \exp\left(-\frac{n^2 h^2}{8ma^2 kT}\right)$$

次に、単位エネルギー間隔 ε あたりの分子の割合 $\frac{1}{N} \frac{dN}{d\varepsilon}$ を求める。(一次元の時に用いた $\frac{dn}{d\varepsilon} = \frac{a}{h} \sqrt{\frac{2m}{\varepsilon}}$ を思い出すこと。また、 $\varepsilon = \frac{n^2 h^2}{8ma^2}$ である。)

$$\begin{aligned} \frac{1}{N} \frac{dN}{d\varepsilon} &= \frac{1}{N} \frac{dN}{dn} \frac{dn}{d\varepsilon} = \frac{\pi}{2} \left(\frac{h^2}{2\pi mkT} \right)^{3/2} \frac{n^2}{a^3} \exp\left(-\frac{\varepsilon}{kT}\right) \times \frac{a}{h} \sqrt{\frac{2m}{\varepsilon}} \\ &= \frac{\pi}{2} \left(\frac{4}{\pi} \right)^{3/2} \left(\frac{n^2 h^2}{8ma^2 kT} \right)^{3/2} \frac{n^2}{n^3} \exp\left(-\frac{\varepsilon}{kT}\right) \times \frac{a}{h} \sqrt{\frac{2m}{\varepsilon}} = \frac{4}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{\varepsilon}{kT} \right)^{3/2} \frac{a}{nh} \sqrt{\frac{2m}{\varepsilon}} \exp\left(-\frac{\varepsilon}{kT}\right) \\ &= \frac{4}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{1}{kT} \right)^{3/2} \varepsilon \times \left(\frac{2ma^2}{n^2 h^2} \right)^{1/2} \exp\left(-\frac{\varepsilon}{kT}\right) = \frac{4}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{1}{kT} \right)^{3/2} \varepsilon \times \left(\frac{1}{4\varepsilon} \right)^{1/2} \exp\left(-\frac{\varepsilon}{kT}\right) = \frac{2}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{1}{kT} \right)^{3/2} \sqrt{\varepsilon} \exp\left(-\frac{\varepsilon}{kT}\right) \end{aligned}$$

最後に、単位速度間隔 v あたりの分子の割合 $\frac{1}{N} \frac{dN}{dv}$ を求める。(一次元の時に用いた $\frac{d\varepsilon}{dv} = mv = \sqrt{2m\varepsilon}$ を思い出すこと。また、 $\varepsilon = \frac{1}{2} mv^2$ である。)

$$\frac{1}{N} \frac{dN}{dv} = \frac{1}{N} \frac{dN}{d\varepsilon} \frac{d\varepsilon}{dv} = \frac{2}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{1}{kT} \right)^{3/2} \sqrt{\varepsilon} \exp\left(-\frac{\varepsilon}{kT}\right) \times mv = \frac{2}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{1}{kT} \right)^{3/2} \left(\frac{1}{2} mv^2 \right)^{1/2} \times mv \times \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right) = \sqrt{\frac{2}{\pi}} \left(\frac{m}{kT} \right)^{3/2} v^2 \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right)$$

平均の速さ \bar{v} は次のようにして求める。

$$\begin{aligned} \bar{v} &= \int v \times \frac{dN}{N} = \int \left[v \times \sqrt{\frac{2}{\pi}} \left(\frac{m}{kT} \right)^{3/2} v^2 \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right) \right] dv = \sqrt{\frac{2}{\pi}} \left(\frac{m}{kT} \right)^{3/2} \int_0^\infty v^3 \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right) dv \\ &= \sqrt{\frac{2}{\pi}} \left(\frac{m}{kT} \right)^{3/2} \frac{1}{2} \frac{4k^2 T^2}{m^2} = \sqrt{\frac{2}{\pi}} \times 2 \times \sqrt{\frac{kT}{m}} = \sqrt{\frac{8kT}{\pi m}} = \sqrt{\frac{8RT}{\pi M}} \end{aligned}$$

4. 前問3の過程で、 $\frac{1}{N} \frac{dN}{d\varepsilon} = \frac{2}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{1}{kT} \right)^{3/2} \varepsilon^{1/2} e^{-\varepsilon/kT}$ なる関係が導けたはずである。これを用いて、問題2と同様の手法で3次元の分子の運動の平均運動エネルギーを積分によって求めよ。(10点)

以下の通り。

$$\bar{\varepsilon} = \int_0^\infty \frac{1}{N} \frac{dN}{d\varepsilon} \times \varepsilon d\varepsilon = \frac{2}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{1}{kT} \right)^{3/2} \int_0^\infty \varepsilon^{3/2} e^{-\frac{\varepsilon}{kT}} d\varepsilon = \frac{2}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{1}{kT} \right)^{3/2} \times 3\sqrt{\pi} / (4 \times (kT)^{\frac{5}{2}}) = \frac{3}{2} kT$$