

必要があれば以下の定数や式を用いよ。論述が必要な問題に対し、論述のない解答は採点の対象外です。

プランク定数： $h=6.63 \times 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$	光速： $c=3.0 \times 10^8 \text{ m/s}$	アボガドロ数： $N_A=6.02 \times 10^{23}$	気体定数： $R=8.31 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
ボルツマン定数： $k=1.38 \times 10^{-23} \text{ J/K}$	ボルツマン分布式： $N_i = N_0 \exp\{-(\varepsilon_i - \varepsilon_0)/kT\}$	絶対温度の変換： $^{\circ}\text{C} = \text{K} - 273$	ド・ブロイ波長 $\lambda = h/mv$

以下の大問1から4、全て解答せよ。

- 次の間に答えよ。ただし電子質量 $m_e=9.1 \times 10^{-31} \text{ kg}$ 、電気素量 $e=1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$ である。
 - 100 kV の電圧で加速された電子のド・ブロイ波長を求めよ。
 - 100 km/h の速さで打ち出された質量 50 g の野球のボールのド・ブロイ波長を求めよ。
 - 許容並進エネルギー $n^2 h^2 / (8ma^2)$ を導け。(ド・ブロイ波長の式を断りなく用いてよい。)
 - 分配関数を説明せよ。
- H_2 分子 (分子量 2) が長さ 0.1 m の線分の中に閉じ込められている。
 - H_2 分子一分子の質量を kg 単位で、並進エネルギー間隔因子を J 単位で、それぞれ求めよ。
 - 温度 27°C における平均並進エネルギー $\frac{1}{2} kT$ を J 単位で求めよ。また、分子がこの平均エネルギーを持つときの量子数 n はいくらか。
 - (b) の量子数 n から $n+1$ へ 1 つ量子数の大きい状態へ移るのに必要なエネルギー $\Delta\varepsilon$ はいくらか。
 - 以上の結果から、並進運動は古典的であるいえる。その理由を説明せよ。

問題は裏に続きます

3. エネルギー ε に対する気体分子の分布式 (3次元の場合) は $\frac{1}{N} \frac{dN}{d\varepsilon} = \frac{2}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{1}{kT} \right)^{3/2} \sqrt{\varepsilon} \exp\left(-\frac{\varepsilon}{kT}\right)$ で与えられる。以下の設問に、この式を基にして答えよ。

(a) 1分子あたりの並進エネルギーは $\frac{3}{2}kT$ であることを示せ。参考: $\int_0^{\infty} x^3 e^{-ax} dx = 3\sqrt{\pi}/(4a^2)$

(b) $\varepsilon = \frac{1}{2}mv^2$ を利用して、Maxwell-Boltzmann 分布式 $\frac{1}{N} \frac{dN}{dv} = 4\pi \left(\frac{m}{2\pi kT} \right)^{3/2} v^2 \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right)$ を導け。

(c) 横軸に v ($v \geq 0$)、縦軸に $\frac{1}{N} \frac{dN}{dv}$ をとって、ある気体分子のある温度における分布の様子を描け。グラフは原点や $v \rightarrow \infty$ での値に注意すること。

(d) 平均の速さ \bar{v} を求めよ。参考: $\int_0^{\infty} x^3 e^{-ax^2} dx = 1/(2a^2)$

4. 温度が 27°C のとき、 $n=2$ の状態の占有数 $N_{n=2}$ と $n=1$ の占有数 $N_{n=1}$ の比が $N_{n=2}/N_{n=1}=0.01$ である場合において、 N_2 分子 (分子量 28) を閉じ込める一次元の線分の長さ a を求めたい。

(a) $n=2$ と $n=1$ の間の並進エネルギー間隔 $\Delta\varepsilon$ を、 a のみを用いた式で表せ。

(b) 題意を満たす一次元の線分の長さ a はピコメートルのオーダー (約 14 pm) であることを示せ。

(c) もし $N_{n=2}/N_{n=1}=0.999999999$ であれば、一次元の線分の長さ a はいくらか。

(d) (b)と(c)の結果から、現実には $n=2$ の状態の占有数と $n=1$ の占有数の比はどのようになっているか考察せよ。