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:	光速:	アボガドロ数:	気体定数:
$h=6.63 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$	$c=3.0 \times 10^8 \text{ m/s}$	$N_{\rm A}=6.02 \times 10^{23}$	$R=8.31 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
ボルツマン定数:	ボルツマン分布式:	絶対温度の変換:	ド・ブロイ波長
$k=1.38 \times 10^{-23} \text{ J/K}$	$N_{i} = N_{0} \exp\{-(\varepsilon_{i} - \varepsilon_{0})/kT\}$	= K - 273	λ=h/mv

- 0.次の問に答えよ。必要があれば図や数式を用いよ。(15点)
 - (a) 許容並進エネルギー $n^2h^2/(8ma^2)$ を導け。(上記のド・ブロイ波長の式を断りなく用いてよい。)
 - (b) ボルツマン分布式の物理的意味を適当な図を用いて説明せよ。(導出法を示す必要はない。)
 - (c) 分配関数 q の定義は $N=N_0q$ である。このような関数を導入することの意義を説明せよ。
- 1.非常に粗い近似で、分子の回転運動の量子化について考えてみる。分子の重心から原子までの距離をr、分子の質量をm、回転運動の速さをvとする。(20点)
 - (a) 定常波の波長 λ が満たすべき条件は、 $2\pi r = n\lambda$ (n は整数) であることを示せ。
 - (b) (a)の結果とド・ブロイ波長の式を用いて、運動エネルギー $\frac{1}{2}mv^2$ と許容回転エネルギー ε との間の関

係式
$$\varepsilon = \frac{1}{2}mv^2 = \frac{n^2h^2}{8\pi^2mr^2}$$
を導け。

- (c) 分子量 0.036 kg/mol、 $r=2 \times 10^{-10} \text{ m}$ の分子について回転エネルギー間隔因子 (n=1 の場合)を求めよ。
- (d) 回転運動は、どのような光によって観察することができるか? (c)に基づいて、理由も含めて答えよ。
- 2. 温度が 27 のとき、n=2 の状態の占有数が n=1 の占有数よりずっと小さく、1% しか存在しない場合において、 N_2 分子(分子量 0.028 kg/mol)を閉じ込める一次元の箱の大きさ a を求めたい。(20 点)
 - (a) n=2 と n=1 の間の並進エネルギー間隔 $\Delta \varepsilon$ を、a を用いた文字式で表せ。
 - (b) 題意を満たすには分子数が $N_2/N_1=0.01$ となればよい。この式を $\Delta \varepsilon$ を用いて書き直せ。
 - (c) 一次元の箱の大きさ a はピコメートルのオーダー (約 14 pm) であることを示せ。
 - (d) (c)の結果は箱の大きさが非現実的であることを示唆している。そこで、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。
- 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 $\frac{1}{N}\frac{\mathsf{d}N}{\mathsf{d}\varepsilon} = \frac{2}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{1}{kT}\right)^{3/2} \sqrt{\varepsilon} \exp\left(-\frac{\varepsilon}{kT}\right)$ で与え

られる。以下の設問に、この式を基にして答えよ。(45点)

- (a) 1mol あたり 3 次元並進エネルギーは $\frac{3}{2}RT$ であることを示せ。参考: $\int_0^\infty x^{\frac{3}{2}}e^{-ax}\mathrm{d}x = 3\sqrt{\pi}/(4a^{\frac{5}{2}})$
- (b) $\varepsilon = \frac{1}{2} m v^2$ を利用して、Maxwell-Boltzmann 分布式 $\frac{1}{N} \frac{\mathsf{d} N}{\mathsf{d} v} = 4 \pi \left(\frac{m}{2 \pi k T} \right)^{3/2} v^2 \exp \left(-\frac{m v^2}{2 k T} \right)$ を導け。
- (c) 横軸に $v(v \ge 0$) 縦軸に $\frac{1}{N}\frac{\mathsf{d}N}{\mathsf{d}v}$ をとって、ある2つの温度 T_1, T_2 における分布の様子の2つのグラフを同一座標上に描け。ただし、 $T_1 < T_2$ とする。グラフは原点や $v \to \infty$ での値に注意すること。