

問題 II

問1 以下の設問に答えよ。ただし、 U は内部エネルギー、 S はエントロピー、 T は絶対温度、 V は体積、 p は圧力、 N は全粒子数、また、 μ は化学ポテンシャルである。

1-1. 1気圧下で1モルの氷が解けて水になった。この時のエントロピー変化を求めよ。ただし、1気圧下での氷の融解熱は 1436cal/mol である。

1-2. 0°C の低温熱源と 100°C の高温熱源との間で働く熱機関の最大効率を求めよ。

1-3. マクスウェルの関係式 $(\partial S/\partial V)_T = (\partial p/\partial T)_V$ を証明せよ。

1-4. n モルの理想気体の状態方程式は $pV = nRT$ で与えられる。ただし R は気体定数である。1-3 の関係式を利用して、この理想気体の内部エネルギーが体積に依存せず温度のみの関数であること、すなわち $(\partial U/\partial V)_T = 0$ を示せ。

1-5. 水蒸気と水が相平衡にある時、両相の温度 T 、圧力 p 、化学ポテンシャル μ は、それぞれ同じ値をとる。また、これら三つの示強変数は独立ではなく、ギブス-デュームの関係式

$$-SdT + Vdp - Nd\mu = 0$$

を満足する。これらのことを用いて、 p - T 平面における水蒸気と水の相平衡曲線が、クラペイロン-クラウジウスの関係式

$$\frac{dp}{dT} = \frac{L}{T(V_g - V_l)}$$

に従うことを示せ。ここで、 L は水1モルあたりの気化熱、 V_g と V_l はそれぞれ水蒸気と水の1モルあたりの体積である。

問2 粒子をやりとりできる熱浴と熱平衡にある系がある。この系がエネルギー E 、粒子数 N をもつ確率 $p(E, N)$ は、 $\exp[-(E - \mu N)/k_B T]$ に比例する (ギブス分布)。ただし、 T は絶対温度、 μ は化学ポテンシャル、また、 k_B はボルツマン定数である。このギブス分布を用いて、以下の設問に答えよ。

2-1. 相互作用のない同種粒子からなる理想気体を考える。その全エネルギー E と全粒子数 N を、一粒子状態のエネルギー ε_i ($i=1, 2, \dots$) とその占有数 n_i を用いて表せ。ただし、 i は一粒子状態を指定する量子数である。

2-2. フェルミ統計およびボーズ統計と、気体を構成する粒子のスピンの大きさとの関係を記せ。

2-3. フェルミ統計とボーズ統計のそれぞれにおいて、占有数 n_i としてどのような値が許されるか。

2-4. 2-1 を用いて大分配関数 Z が以下のようになることを示せ。

$$Z = \begin{cases} \prod_i [1 + e^{-(\varepsilon_i - \mu)/k_B T}] & : \text{フェルミ統計} \\ \prod_i \frac{1}{1 - e^{-(\varepsilon_i - \mu)/k_B T}} & : \text{ボーズ統計} \end{cases}$$

2-5. 一粒子状態密度 $D(\varepsilon)$ が、 $D(\varepsilon) = D_0 \varepsilon^\alpha$ (D_0 と α は定数; $\varepsilon \geq 0$; $\alpha > -1$) で与えられる量子理想気体がある。この理想気体が、粒子の統計性に関わらず

$$pV = \frac{1}{\alpha + 1} U$$

を満たすことを示せ。ただし、圧力 p と体積 V の積 pV は、大分配関数 Z を用いて $pV = k_B T \ln Z$ と表され、また

$$U = \int_0^\infty D(\varepsilon) \frac{\varepsilon}{e^{(\varepsilon - \mu)/k_B T} \pm 1} d\varepsilon \quad \begin{cases} + & \text{フェルミ統計} \\ - & \text{ボーズ統計} \end{cases}$$

は気体の内部エネルギーである。

2-6. 光子のエネルギー ε は、波数ベクトル q を用いて、 $\varepsilon = \hbar c |q|$ と表され、状態密度 $D(\varepsilon) = D_0 \varepsilon^\alpha$ の α は 2 となる。係数 D_0 の表式を求めよ。

2-7. 温度 T で熱平衡にある光子気体の圧力 p とエントロピー S を求めよ。ただし、 $\sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{n^4} = \frac{\pi^4}{90}$ である。