

[物理 II] (全1題)

[問題1]

問1 化学ポテンシャル μ をもつ同種の粒子からなる大正準集団の分配関数 Ξ は正準分

布の分配関数 $Q = Q(N, V, T)$ を用いて $\Xi = \sum_{N=0}^{\infty} \exp\{N\mu/kT\} Q$ と表される。このとき、

粒子数の平均値 $\langle N \rangle$ は、 $\langle N \rangle = kT \frac{\partial \log \Xi}{\partial \mu}$ で与えられることを示せ。ただし、 k は

Boltzmann 定数とする。

問2 化学ポテンシャル μ をもつ気体が固体の表面に接しており、気体と表面は温度 T の熱平衡状態にある。固体の表面には N_0 個の吸着点があり、それぞれ1個の気体分子を吸着できる。吸着された分子は、気体状態と比べて $-\epsilon_0$ ($\epsilon_0 > 0$) のエネルギーを持つ。吸着された分子間の相互作用は無視する。表面に吸着している分

子数の平均値を $\langle N \rangle$ とすると、吸着比 $\theta = \frac{\langle N \rangle}{N_0}$ が $\theta = \frac{1}{\exp\{-(\epsilon_0 + \mu)/kT\} + 1}$ で表わさ

れることを示せ。

問3 分子 N 個からなる単原子理想気体が体積 V の容器中で温度 T の平衡状態にあり、それぞれの原子は質量 m で区別できないものとする。古典統計力学の立場から、

正準分布によって取り扱い、化学ポテンシャル $\mu = \left(\frac{\partial F}{\partial N} \right)_{T, V}$ (F はHelmholtzの自

由エネルギー) が、 $\mu = -kT \log \left(\frac{kT}{\Lambda^3 p} \right)$ で表わせることを示せ。ただし、 p は圧力、

$\Lambda = \frac{a^{\dagger}}{\sqrt{2\pi mkT}}$ 、 a は位相空間の微小体積 $a = h^3$ 、 h はPlanck 定数とする。必要があ

れば、 $\int_{-\infty}^{\infty} \exp(-\alpha x^2) dx = \sqrt{\frac{\pi}{\alpha}}$ 、 $\log n! = n \log n - n$ を用いてよい。

問4 問2の気体が問3で与えられる単原子理想気体としたとき、 θ と p の関係を求めよ。