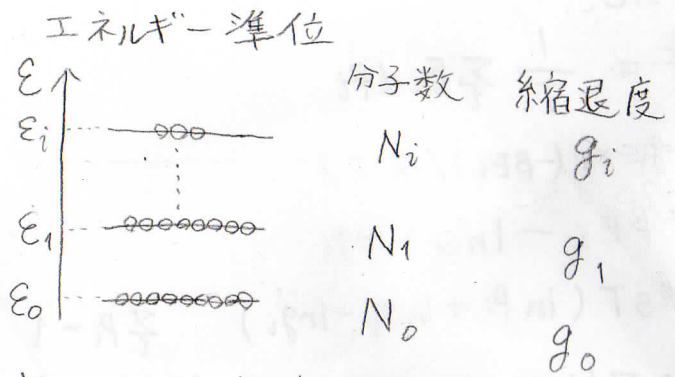
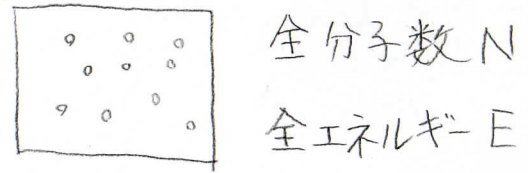


熱力学量の統計学的表現

★ 分配関数



ここでは $\epsilon_0 = 0$ とする

ボルツマン分布 ($g_0 = 1$ のとき)

$$\frac{N_i}{N_0} = g_i \exp(-\beta \epsilon_i), \quad \beta = \frac{1}{k_B T}$$

k_B : ボルツマン定数
 T : 絶対温度

i 番目の状態にある分子の割合 P_i

$$P_i = \frac{N_i}{N} = \frac{N_i/N_0}{\sum_i (N_i/N_0)} = \frac{g_i \exp(-\beta \epsilon_i)}{\sum_i g_i \exp(-\beta \epsilon_i)}$$

カニカル分布 (正準分布)

閉鎖系 (分子数一定, 外界とエネルギーのやり取りをする系) について, 温度一定のときの分布

分配関数 \mathcal{Z}

$$\mathcal{Z} \equiv \sum_i g_i \exp(-\beta \epsilon_i)$$

$\mathcal{Z} = N/N_0$, N_0 は温度に依存するため, \mathcal{Z} も温度の関数.

- $T \rightarrow 0$ ($\beta \rightarrow \infty$) のとき $\mathcal{Z} = 1$
- $T \rightarrow \infty$ ($\beta \rightarrow 0$) のとき $\mathcal{Z} = \infty$

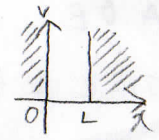
分子1個のエネルギーの平均 $\langle \epsilon \rangle$

$$\begin{aligned} \langle \epsilon \rangle &= E/N \\ &= \frac{\sum_i \epsilon_i \frac{N_i/N_0}{N/N_0}}{N/N_0} \\ &= \frac{1}{\mathcal{Z}} \sum_i \epsilon_i g_i \exp(-\beta \epsilon_i) \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} &= -\frac{1}{\mathcal{Z}} \left(\frac{\partial \mathcal{Z}}{\partial \beta} \right)_V \\ &= -\left(\frac{\partial (\ln \mathcal{Z})}{\partial \beta} \right)_V \end{aligned}$$

* 体積変化するとエネルギー準位が変化する.

一次元井戸型ポテンシャル



$$E = \frac{n^2 \hbar^2}{8mL^2}$$

m : 質量, n : 量子数
 \hbar : プランク定数

全エネルギー $E = N \langle \epsilon \rangle$

$$= -N \left(\frac{\partial (\ln \mathcal{Z})}{\partial \beta} \right)_V$$

$$\beta = \frac{1}{k_B T} \text{ より } \frac{d\beta}{dT} = -\frac{1}{k_B T^2}$$

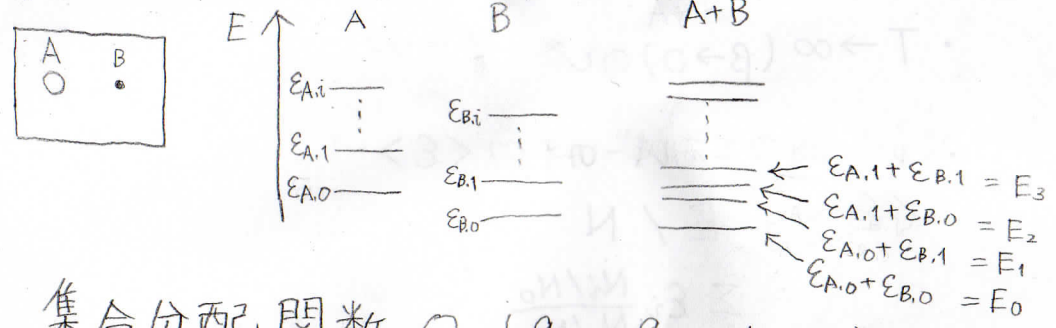
$$E = N k_B T^2 \left(\frac{\partial (\ln \mathcal{Z})}{\partial T} \right)_V$$

基底状態のエネルギー $\epsilon_0 = 0$ と考えていたため, 内部エネルギー U として

$$E = U(T) - U(0)$$

$$= N k_B T^2 \left(\frac{\partial (\ln \mathcal{Z})}{\partial T} \right)_V$$

☆ 分子分配関数と集合分配関数



集合分配関数 Q ($g_{A,0} = g_{B,0} = 1$ のとき)

$$Q = \sum_i \sum_j g_i g_j \exp[-\beta(\epsilon_{A,i} + \epsilon_{B,j})]$$

$$= \left[\sum_i g_i \exp(-\beta \epsilon_{A,i}) \right] \left[\sum_j g_j \exp(-\beta \epsilon_{B,j}) \right]$$

$$= g_A g_B$$

g_A, g_B のことは分子分配関数という。

A と B が同じ分子のとき、 $Q = g^2$

同じ分子が N 個あるとき、 $Q = g^N$

気体などで分子が区別できないとき、 $Q = g^N / N!$

内部エネルギー $U(T)$

$$U(T) - U(0) = \sum_i E_i \frac{N_i / N_0}{N / N_0}$$

$$= \sum_i E_i \frac{g_i \exp(-\beta E_i)}{Q}$$

$$= - \left(\frac{\partial (\ln Q)}{\partial \beta} \right)_V$$

$$= N k_B T^2 \left(\frac{\partial (\ln g)}{\partial T} \right)_V \quad (Q = \frac{g^N}{N!} \text{ のとき})$$

☆ 熱力学量の統計学的表現

存在確率 $P_i = N_i / N$ として、 $U = U(T) - U(0) = \sum_i E_i P_i$

$$dU = \sum_i E_i dP_i + \sum_i P_i dE_i$$

dq dW

系が可逆のとき

$$dS = \frac{dq}{T} = \frac{1}{T} \sum_i E_i dP_i$$

ここで、 $P_i = g_i \exp(-\beta E_i) / Q$ より

$$\ln P_i = -\beta E_i - \ln Q + \ln g_i$$

$$E_i = -k_B T (\ln P_i + \ln Q - \ln g_i) \quad \sum_i P_i = 1$$

$$dS = -k_B \sum_i (\ln P_i - \ln g_i) dP_i + \ln Q \sum_i dP_i \quad \sum_i dP_i = 0$$

$$d \left(\sum_i P_i \ln \frac{P_i}{g_i} \right) = \sum_i \left(\ln \frac{P_i}{g_i} \right) dP_i + \sum_i \frac{g_i P_i}{P_i} \cdot \frac{1}{g_i} dP_i$$

$$dS = d \left(-k_B \sum_i P_i \ln \frac{P_i}{g_i} \right)$$

両辺を $0K$ から T まで定積分、熱力学第三法則より $S(0) = 0$

$$S = -k_B \sum_i P_i \ln \frac{P_i}{g_i}$$

$$= \frac{k_B \beta}{Q} \sum_i E_i g_i \exp(-\beta E_i) + \frac{k_B \ln Q}{Q} \sum_i g_i \exp(-\beta E_i)$$

$$= -k_B \beta \left(\frac{\partial (\ln Q)}{\partial \beta} \right)_V + k_B \ln Q$$

$$= k_B T \left(\frac{\partial (\ln Q)}{\partial T} \right)_V + k_B \ln Q$$

$$S = k_B T \left(\frac{\partial(\ln Q)}{\partial T} \right)_V + k_B \ln Q$$

$$\frac{U(T) - U(0)}{T}$$

ヘルムホルツエネルギー $A = A(T) - A(0)$

$$A = U(T) - U(0) - TS$$

$$= -k_B T \ln Q \quad \text{統計では扱いきれない}$$

エンタルピー $H = H(T) - H(0)$

$$dA = -SdT - pdV$$

$$p = - \left(\frac{\partial A}{\partial V} \right)_T = k_B T \left(\frac{\partial(\ln Q)}{\partial V} \right)_T$$

$$H = U(T) - U(0) + pV$$

$$= k_B T^2 \left(\frac{\partial(\ln Q)}{\partial T} \right)_V + k_B T V \left(\frac{\partial(\ln Q)}{\partial V} \right)_T$$

ギブズエネルギー $G = G(T) - G(0)$

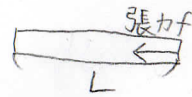
$$G = A(T) - A(0) + pV$$

$$= -k_B T \ln Q + k_B T V \left(\frac{\partial(\ln Q)}{\partial V} \right)_T$$

☆練習問題

(1) 定積熱容量 C_V , 定圧熱容量 C_P を T, V, p, Q を使って表すとどうなる?

(2) 温度・体積一定条件下で、ゴムを引張ったとき、その張力を T, Q, V, L を使って表すとどうなる? (L はゴムの長さ)



答え

(1) $C_V = \left(\frac{\partial U}{\partial T} \right)_V, \quad U = k_B T^2 \left(\frac{\partial(\ln Q)}{\partial T} \right)_V$

$$C_V = 2k_B T \left(\frac{\partial(\ln Q)}{\partial T} \right)_V + k_B T^2 \left(\frac{\partial^2(\ln Q)}{\partial T^2} \right)_V$$

$$C_P = \left(\frac{\partial U}{\partial T} \right)_P + p \left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_P + V \left(\frac{\partial p}{\partial T} \right)_P$$

$$= 2k_B T \left(\frac{\partial(\ln Q)}{\partial T} \right)_V + k_B T^2 \left(\frac{\partial}{\partial T} \left(\frac{\partial(\ln Q)}{\partial T} \right)_V \right)_P + p \left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_P$$

$\left(\frac{\partial(\ln Q)}{\partial T} \right)_V = x$ とおく。オ行の連鎖式を使うと、 p は消せる

$$C_P = 2k_B T \left(\frac{\partial(\ln Q)}{\partial T} \right)_V + k_B T \frac{(\partial p/\partial V)_{T,x} (\partial V/\partial T)_{P,x}}{(\partial p/\partial x)_{V,T}} - p \frac{(\partial p/\partial T)_V}{(\partial p/\partial V)_T}$$

(2) $dA = -SdT - pdV + fdL$

$$f = \left(\frac{\partial A}{\partial L} \right)_{T,V}$$

$$= -k_B T \left(\frac{\partial(\ln Q)}{\partial L} \right)_{T,V}$$