

統計力学の原理

2012-04-27

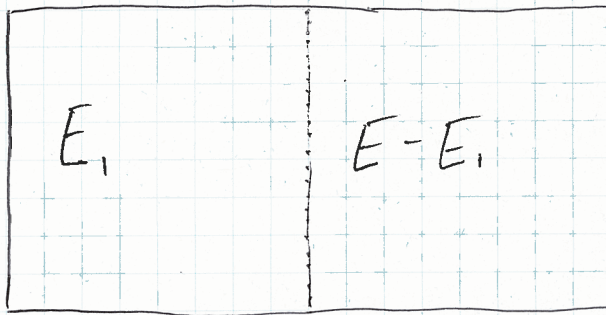
2-3. 等重率の原理

同じエネルギーを持つ“状態”は
同じ確率で現われる。

↓
位相空間 (\vec{x}, \vec{p})

位相空間の体積 (同じエネルギー $\times \Delta E$) \propto 出現確率

2-4. 統計力学的温度



このような分割が起る確率

$$P(E_1) = \frac{W_1(E_1) W_2(E - E_1)}{W(E)}$$

$W(E)$: エネルギー E をもつ状態の数

熱平衡状態・最大確率の状態

$$\frac{\partial P(E_1)}{\partial E_1} = 0 = \frac{\partial W_1}{\partial E_1} \cdot W_2(E - E_1) - \frac{\partial W_2}{\partial E_2} W_1$$

$$\frac{\partial E_2}{\partial E_1} \frac{\partial W_2(E_2)}{\partial E_2} \Big|_{E_2 = E - E_1}$$

$W_1' W_2 = W_2' W_1$ 熱平衡 (熱の移動あり) ときに一致する量 \Rightarrow 温度

$$\frac{W_1'}{W_1} = \frac{W_2'}{W_2} \dots \frac{\partial \ln W_1}{\partial E_1} = \frac{\partial \ln W_2}{\partial E_2} \Rightarrow \frac{\partial \ln W}{\partial E} = \frac{1}{k_B T} \text{ とする。}$$

系 A だけの性質

系 B だけの性質

統計力学的温度

2-5. インター

$$\frac{\partial S}{\partial E} = \frac{1}{T}$$

$$S = k_B \ln W$$

ボルツマンの原理

2-6. 理想気体

$$\mathcal{H} = \frac{1}{2m} \sum_{i=1}^N \vec{p}_i^2 + 0$$

混合性を仮定するが、ハミルトニアンには入れない。

状態数 $W(E)$: 3^N 次元の球の表面積 $(\propto \Delta E)^{\dots}$ (厚さ)

$$E = \frac{1}{2m} [(p_x^1)^2 + (p_y^1)^2 + (p_z^1)^2 + \dots + (p_x^N)^2] \dots 3N \text{次元}$$

位置 $(x_1, y_1, z_1, \dots, z_N)$ には依らない。

$$\Omega(E) = \int_V d\vec{r}_1 \dots \int_V d\vec{r}_N \int_{(\sum p_i^2 \leq 2mE)} d\vec{p}_1 \dots d\vec{p}_N \dots \text{エネルギー } E \text{ 以下の位相空間の体積}$$

V : 容器の体積 ; n 次元球の体積 (半径 r): $C_n = \frac{r^n \pi^{n/2}}{\Gamma(1 + \frac{n}{2})}$ ($r = \sqrt{2mE}$)

$$\Omega(E) = V^N (2\pi m E)^{3N/2} / \Gamma(\frac{3N}{2} + 1)$$

$$W(E) = \frac{d\Omega(E)}{dE} = \frac{3N}{2} V^N (2\pi m E)^{\frac{3N}{2}-1} \cdot 2\pi m / \Gamma(\frac{3N}{2} + 1)$$

$$\frac{d \ln W(E)}{dE} = \left(\frac{3N}{2} - 1\right) \frac{1}{E} \stackrel{N \text{大}}{\sim} \frac{3N}{2} \frac{1}{E} = \frac{1}{k_B T} \rightsquigarrow \boxed{E = \frac{3}{2} N k_B T} = \frac{3}{2} n R T.$$

状態方程式

2-7. 二準位系

各自由度は2つの状態をとる

$\left\{ \begin{array}{l} \text{状態1のエネルギー } \varepsilon_1 \\ \text{" 2 " " } \varepsilon_2 \text{ とする} \end{array} \right.$

$\left\{ \begin{array}{l} \text{コインが表のとき } \varepsilon_1 \\ \text{裏のとき } \varepsilon_2 \end{array} \right.$

$$\mathcal{H} = \mu \sum_{i=1}^N \sigma_i + \varepsilon_0 \quad \sigma_i = \pm \frac{1}{2}; \quad \begin{cases} \mu + \varepsilon_0 = \varepsilon_1 & \varepsilon_0 = \frac{\varepsilon_1 + \varepsilon_2}{2} \\ -\mu + \varepsilon_0 = \varepsilon_2 & \mu = \frac{\varepsilon_1 - \varepsilon_2}{2} \end{cases}$$

$\left(\begin{array}{cccc} - & - & + & \dots & + \\ \circ & \circ & \circ & \dots & \circ \\ 1 & 2 & 3 & \dots & N \end{array} \right) \quad \begin{array}{l} \sigma_1 = -1 \\ \sigma_2 = -1 \quad \dots \quad \sigma_N = 1 \\ \sigma_3 = 1 \end{array} \text{ という状態。}$

温 T での内部エネルギーを求めよ。 ($\varepsilon_0 = 0$ とする)。

$W(E)$: 状態1にある系の数 N_1
 " 2 " " $N_2 = N - N_1$

$$E = \mu N_1 - \mu(N - N_1) = 2\mu N_1 - \mu N \rightsquigarrow N_1 = \left(\frac{E}{\mu} + N \right) / 2$$

エネルギー E を持つ状態の数 $\sum_N \binom{N}{N_1} \frac{N!}{N_1!(N-N_1)!} = W(E)$

$$W(E) = \left[\left(\frac{E/\mu + N}{2} \right)! \left(\frac{N - E/\mu}{2} \right)! \right]^{-1} N! \underset{\uparrow}{\sim} \left[\left(\frac{E/\mu + N}{2} \right)^{\frac{E/\mu + N}{2}} e^{-\frac{E/\mu + N}{2}} \left(\frac{N - E/\mu}{2} \right)^{\frac{N - E/\mu}{2}} e^{-\frac{N - E/\mu}{2}} \right]^{-1} \times N^N e^{-N}$$

スタirlingの公式:
 $N! = N^N e^{-N} (1 + \dots)$

$$\frac{\partial \ln W(E)}{\partial E} = \frac{1}{k_B T} = -\frac{\partial}{\partial E} \left[\frac{N+E}{2} \ln \frac{N+E}{2} + \frac{N-E}{2} \ln \frac{N-E}{2} \right]$$

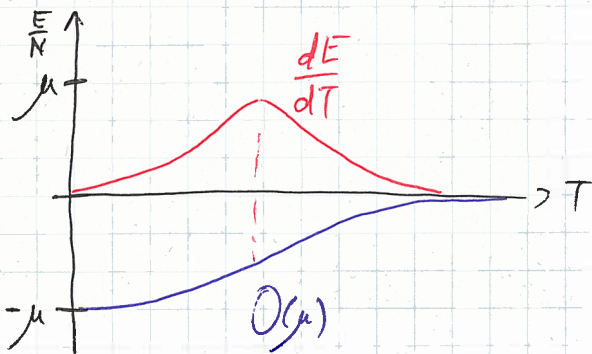
2-8. 微分カル分布の方法

$$= - \left[\frac{1}{2} \ln \frac{N+E}{2} + \frac{N+E}{2} \frac{1}{N+E} - \frac{1}{2} \ln \frac{N-E}{2} - \frac{N-E}{2} \frac{1}{N-E} \right]$$

$$= \frac{-1}{2\mu} \ln \left(\frac{N+E}{N-E} \right) = \frac{1}{k_B T} \quad ELO$$

$$e^{-\frac{2\mu}{k_B T}} = \frac{N+E}{N-E} \quad (N-\frac{E}{\mu}) e^{-\frac{2\mu}{k_B T}} = N+\frac{E}{\mu}$$

$$\frac{E}{\mu} = \frac{e^{-\frac{2\mu}{k_B T}} - 1}{e^{-\frac{2\mu}{k_B T}} + 1} N \Rightarrow \frac{E}{N} = -\mu \frac{e^{\frac{\mu}{k_B T}} - e^{-\frac{\mu}{k_B T}}}{e^{\frac{\mu}{k_B T}} + e^{-\frac{\mu}{k_B T}}} = -\mu \tanh \left(\frac{\mu}{k_B T} \right)$$



比熱を求めよ。

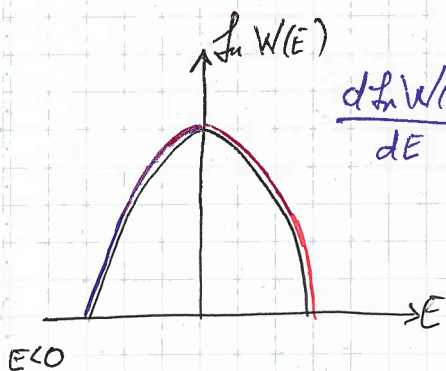
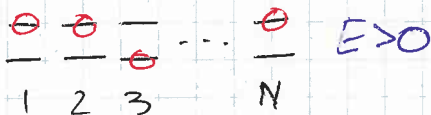
$$C = \frac{dE}{dT} = -\mu \frac{d\left(\frac{\mu}{k_B T}\right)}{dT} \frac{d}{d\left(\frac{\mu}{k_B T}\right)} \tanh \left(\frac{\mu}{k_B T} \right)$$

$$= -\mu \frac{\mu}{k_B T^2} \frac{1}{\cosh^2 \left(\frac{\mu}{k_B T} \right)} \quad \text{ショットキ比熱}$$

2-8-1 理想気体

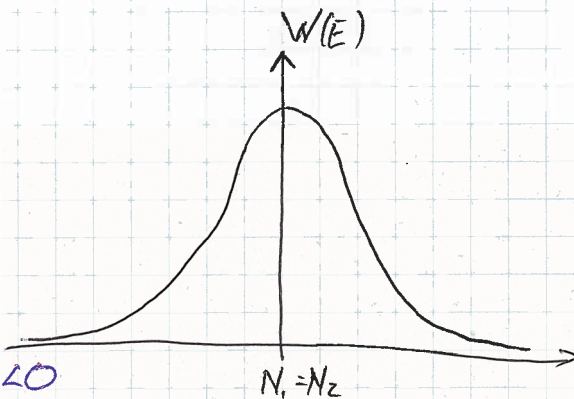
2-8-2 二準位系

2-8-3. 負の温度?



$$\frac{d \ln W(E)}{dE} > 0, ELO$$

$$< 0, E > 0$$



他の系と熱平衡状態にはたがひ