#### 講義資料

http://d2mate.mdxes.iir.isct.ac.jp/D2MatE/D2MatE\_programs.html?page=statistics

# 統計力学(C)

元素戦略MDX研究センター 神谷利夫 フロンティア材料研究所 伊澤誠一郎

## 第3回 古典統計力学の基礎

- ほとんど独立な粒子の集団
  - 1次元調和振動子
  - ハミルトニアン
- 位相空間
  - μ空間
  - Γ空間
- エルゴード仮説
  - 小正準集団
  - 一般座標と一般運動量
  - エルゴード仮説
- 最大確率の分布
  - 配置数
  - スターリングの公式
  - ・ 最大確率の分布
- マクスウェル・ボルツマン分布
  - 位相空間における分布関数との関係
  - 分配関数
  - 一粒子のエネルギーの平均値と分配関数
- ボルツマンの原理

#### Boltzmann分布

#### 熱平衡状態にある多粒子系の統計分布関数

- ・ 粒子間に相互作用は無いが、エネルギーのやり取りはある
- 外部ポテンシャル U(r)
- ・ 系の全エネルギー、全粒子数は一定

# 状態 $\{r_i,p_i\}$ の粒子が出現する確率: $e_i$ だけの関数

$$f(e_i) = \frac{1}{Z} \exp(-\beta e_i)$$

$$Z = \sum_{i} \exp(-\beta e_i)$$
: 分配関数 (状態和)

#### § 4.6 分配関数は便利

分配関数 
$$Z = \sum_{i} \exp(-\beta e_i)$$

 $Z_{tot} = Z^N$  (分配関数の乗法公式は後述)

$$\frac{d(\ln Z_{tot})}{d\beta} = N \frac{dZ_{tot}}{Z_{tot}d\beta} = -N \frac{\sum_{i} e_{i} \exp(-\beta e_{i})}{\sum_{i} \exp(-\beta e_{i})} = -N \langle e \rangle$$
 (4.38)

$$U = N\langle e \rangle = -\frac{d(\ln Z_{tot})}{d\beta} = k_B T^2 \frac{d(\ln Z_{tot})}{dT}$$
 (内部エネルギー  $U = N\langle e \rangle$ )

$$\Rightarrow d(-k_B \ln Z_{tot}) = -N\langle e \rangle \frac{dT}{T^2} \Rightarrow d(-k_B \ln Z_{tot}) = -U \frac{dT}{T^2}$$

熱力学のGibbs-Helmholtzの式:  $d \left( \frac{F}{T} \right) = -U \frac{dT}{T^2}$ 

$$F = -k_B T \ln Z \tag{4.41}$$

$$S = -\frac{F - U}{T} = k_B \ln Z + \frac{U}{T} = k_B \frac{\partial}{\partial T} (T \ln Z)$$

#### 分配関数が計算できれば U, F, S が即座にわかる

#### § 4.7 Boltzmannの原理

$$\ln W = \ln \frac{N!}{n_1! n_2! \cdots n_i!} \approx N \ln N - \sum_i n_i \ln n_i \qquad (4.12, 13, 44)$$

$$n_i = \frac{N}{Z} \exp\left(-\frac{e_i}{k_B T}\right) \qquad (4.24)$$



$$\ln W = N \ln N - \sum_{i} n_{i} \left( \ln N - \ln Z - \frac{e_{i}}{k_{B}T} \right) = N \ln Z + \frac{\sum_{i} n_{i} e_{i}}{k_{B}T} = -\frac{F}{k_{B}T} + \frac{\langle E \rangle}{k_{B}T}$$

 $\Rightarrow k_B T \ln W = U - F$ 

熱力学の式 F = U - TS との対応から

$$S = k_B \ln W$$

(4.45)

ボルツマンの原理

エントロピーの統計力学的定義を与える

エントロピー増大の法則 = 配置数 W が増大する巨視的状態が現れる

# 分配関数の乗法原理: N粒子系の分配関数 $Z_{tot} = Z^N$

- 「相互作用のない」N粒子系
- 各粒子が微視的状態 1, 2, ..., N をとれる
- 粒子pが微視的状態 $\mathbf{s}_p$ (エネルギー $e_p^{(\mathbf{s}_p)}$ )をとる

```
系の全エネルギー: E_{\{s_p\}} = \sum_p e_p^{(s_p)} 系の分配関数 Z_{tot}: s_p の組み合わせ \{s_p\} すべてで和をとる 例: \{1,1,1,1,1,\dots\}: すべての粒子が状態1 \{1,2,2,2,2,\dots\}: 1番目の粒子が状態1, その他はすべて状態2
```

 $Z_{tot} = \sum_{\{s_p\}} \exp\left(-\beta E_{s_p}\right) = \sum_{\{s_p\}} \exp\left(-\beta \sum_{p} e_p^{(s_p)}\right) = \sum_{\{s_p\}} \prod_{p} \exp\left(-\beta e_p^{(s_p)}\right)$   $\{s_p\}$  のすべての組み合わせの和を  $\sum_{\{s_p\}} = \sum_{s_1} \sum_{s_2} \sum_{s_3...}$  と書いた

# 分配関数の乗法原理: N粒子系の分配関数 $Z_{tot} = Z^N$

#### 系の全分配関数:

$$Z_{tot} = \sum_{\{s_p\}} \prod_p \exp\left(-\beta e_p^{(s_p)}\right)$$

#### 数学の定理: $\{s_p\}$ のすべての組み合わせの和を取る場合、和と積の順序は交換できる

$$Z_{tot} = \sum_{\{s_p\}} \prod_p \exp\left(-\beta e_p^{(s_p)}\right) = \prod_p \sum_{p} \mathcal{D}$$
狀態  $\exp\left(-\beta e_p^{(s_p)}\right) = \prod_p Z_p$ 

$$\times Z_{tot} = \prod_{p} Z_{p}$$

分配関数の乗法原理:全分配関数は独立な自由度の分配関数の積に等しい

N粒子系: それぞれの原子には区別はないので、 $Z_k = \sum_i \exp\left(-\beta e_k^{(i)}\right)$ は全てZに等しい

$$Z_{tot} = Z^{N}$$
: 1つの粒子について  $Z$ を計算すればいい

#### 分配関数の乗法原理: 2粒子系の例

- ・「相互作用のない」2粒子系
- ・各粒子 p は状態 s=1,2をとり、状態 s のエネルギーを  $e_p^{(s)}$  とする
- ・ 粒子1,2 がそれぞれ、状態  $s_1, s_2$  にあるとする 系の全エネルギー  $E_{s_1,s_2} = e_1^{(s_1)} + e_2^{(s_2)}$

全分配関数 
$$Z_{tot} = \sum_{\{s_p\}} \exp\left(-\beta E_{s_p}\right) = \sum_{\{s_p\}} \exp\left(-\beta \sum_p e_p^{(s_p)}\right) = \sum_{\{s_p\}} \prod_p \exp\left(-\beta e_p^{(s_p)}\right) = \prod_p \sum_s \exp\left(-\beta e_p^{(s)}\right)$$

s,pが2つずつの場合:  $\{p,s_p\}$ のすべての組み合わせは $\{1,1\},\{1,2\},\{2,1\},\{2,2\}$ :  $\sum_{\{s_p\}} = \sum_{s_1=1,2} \sum_{s_2=1,2} \sum_{s_2=1,2} \sum_{s_3=1,2} \sum_{s_3=1,2}$ 

$$\sum_{\{s_p\}} \exp(-\beta E_s) = \exp\left(-\beta \left[e_1^{(1)} + e_2^{(1)}\right]\right) + \exp\left(-\beta \left[e_1^{(1)} + e_2^{(2)}\right]\right) + \exp\left(-\beta \left[e_1^{(2)} + e_2^{(1)}\right]\right) + \exp\left(-\beta \left[e_1^{(2)} + e_2^{(2)}\right]\right)$$

$$\begin{split} \sum_{\{\mathbf{S}_p\}} \prod_p \exp\left(-\beta e_p^{(s)}\right) &= \exp\left(-\beta e_1^{(1)}\right) \exp\left(-\beta e_2^{(1)}\right) + \exp\left(-\beta e_1^{(1)}\right) \exp\left(-\beta e_2^{(2)}\right) \\ &+ \exp\left(-\beta e_1^{(2)}\right) \exp\left(-\beta e_2^{(1)}\right) + \exp\left(-\beta e_1^{(2)}\right) \exp\left(-\beta e_2^{(2)}\right) \end{aligned} \\ &+ \exp\left(-\beta e_1^{(2)}\right) \exp\left(-\beta e_2^{(1)}\right) + \exp\left(-\beta e_2^{(2)}\right) + \exp\left(-\beta e_2^{(2)}\right) \end{aligned} \\ &+ \exp\left(-\beta e_2^{(s)}\right) = \left[\exp\left(-\beta e_1^{(1)}\right) + \exp\left(-\beta e_2^{(2)}\right)\right] \left[\exp\left(-\beta e_2^{(2)}\right) + \exp\left(-\beta e_2^{(2)}\right)\right] \end{aligned}$$
 # 和を先に計算

#### 分配関数の乗法原理: 独立な自由度の分配関数

#### 分配関数の乗法原理:

独立な自由度の全分配関数は、各自由度の分配関数の積で表される (独立:全エネルギーが各自由度のエネルギーの和で表される)

例: 粒子が独立な2つの自由度 i = t, v を持つ:  $E_{tot} = E_t + E_v$  (独立の条件) t, vが2つずつの準位を持つ場合の、すべての状態の組み合わせ:

$$E_{t1,v1} = E_{t1} + E_{v1}$$

$$E_{t1,v2} = E_{t1} + E_{v2}$$

$$E_{t2,v1} = E_{t2} + E_{v1}$$

$$E_{t2,v2} = E_{t2} + E_{v2}$$

$$Z_{tot} = \Sigma_{\mathbf{全} \mathbf{ての状態}} \exp(-\beta E_{tot})$$
  
 $= \exp(-\beta (E_{t1} + E_{v1})) + \exp(-\beta (E_{t1} + E_{v2})) + \exp(-\beta (E_{t2} + E_{v1})) + \exp(-\beta (E_{t2} + E_{v2}))$   
 $= [\exp(-\beta E_{t1}) + \exp(-\beta E_{t2})][\exp(-\beta E_{v1}) + \exp(-\beta E_{v2})]$   
 $= Z_t Z_v$ 

# 分配関数の計算プログラム: state\_sum.py

目的:全ての組み合わせの和で計算状態和と、各粒子の状態和の積を比較する

state\_sum.pyのキーポイント: itertools.product(list1, list2, ...) を使うと、list1, list2, ... のすべての組み合わせ  $\{s_p\}$  をリストで返す # ns個の状態番号のリストを粒子数分つくり、各粒子に\_isを割り当てる全ての組み合わせを生成 n = [range(ns)] \* np combinations = list(itertools.product(\*n))

Usage: python state\_sum.py np ns

np: 粒子数 ns: 状態数

使用例: python state\_sum.py 3 5 3粒子、5状態系の分配関数を計算する

# 各粒子が取る状態のエネルギーのリスト
particle 0: [0.677787, 0.442239, 0.39662, 0.36564, 0.62479]
particle 1: [0.765881, 0.296011, 0.30318, 0.31418, 0.91698]
particle 2: [0.553120, 0.331702, 0.20680, 0.37914, 0.00978]

#### Calculate Z using all combinations of states

combination 0: (0, 0, 0) Etot= 1.99679 Ztot(partial)= 0.13577 combination 1: (0, 0, 1) Etot= 1.77537 Ztot(partial)= 0.305191 combination 2: (0, 0, 2) Etot= 1.65047 Ztot(partial)= 0.49715 -cut--cut--combination 124: (4, 4, 4) Etot= 1.55156 Ztot(partial)= 35.50854302855401

#### Calculate Z using the product of Zp

particle 0 Zp= 3.0520351548187965 particle 1 Zp= 3.0772739095559247 particle 2 Zp= 3.78074308441748 Ztot= 35.50854302855399

### 単原子分子理想気体の分配関数

1粒子の運動エネルギー:  $e_i = \frac{p_i^2}{2m}$ 

1粒子の分配関数 :  $\mathbf{Z_1} = \sum_i \exp(-\beta e_i)$ 

 $e_i$  は連続関数なので和を積分に変換する必要があるが、

和 (要素の数)を積分 (体積)に変換するには位相空間の細胞の体積水が必要

$$\int dxdydzdp_xdp_ydp_z \equiv v_{\mu} \sum_i$$

問題: v,の取り方を決める規則は無い。

それでは分配関数の絶対値が決まらない

# 連続変数の分配関数:細胞の体積 👢 の問題

#### 古典統計力学:

$$\sum_{i}$$
は $\frac{1}{v_{\mu}}$ ∫  $dxdydzdp_{x}dp_{y}dp_{z}$  で置き換える

問題: v, がわからない

=> 古典統計力学では決められないので、

問題がない範囲で議論を進めます

参考: 量子統計力学で解決する

量子統計:  $\Sigma_i$  は量子状態毎の和。

1つの状態は位相空間の体積 h³を占める

$$\sum_{i}$$
 は $\frac{1}{h^{3}}$   $dxdydzdp_{x}dp_{y}dp_{z}$  で置き換える

#### 単原子分子理想気体の分配関数

1粒子の運動エネルギー:  $e = \frac{p^2}{2m}$ 

1粒子の分配関数 : **Z**<sub>1</sub>

$$Z_{1} = \sum_{i} \exp(-\beta e_{i}) = \frac{1}{\nu_{\mu}} \int \exp\left(-\frac{p_{x}^{2} + p_{y}^{2} + p_{z}^{2}}{2mk_{B}T}\right) dx dy dz dp_{x} dp_{y} dp_{z}$$
 (古典統計)
$$= \frac{1}{h^{3}} \int \exp\left(-\frac{p_{x}^{2} + p_{y}^{2} + p_{z}^{2}}{2mk_{B}T}\right) dx dy dz dp_{x} dp_{y} dp_{z}$$
 (量子統計)

$$= \frac{1}{v_{\mu}} \int dx dy dz \int \exp\left(-\frac{p_{x}^{2} + p_{y}^{2} + p_{z}^{2}}{2mk_{B}T}\right) dp_{x} dp_{y} dp_{z}$$

$$Z_1 = \frac{v}{v_{\mu}} (2\pi m k_B T)^{3/2}$$

N粒子系の全分配関数:  $Z_{tot} = Z_1^N = \frac{V^N (2\pi m k_B T)^{3N/2}}{v_u^N}$ 

### 単原子分子理想気体のHelmholtzエネルギー

$$N$$
粒子系の全分配関数:  $Z_{tot} = Z_1^N = \left(\frac{V(2\pi m k_B T)^{3/2}}{v_{\mu}}\right)^N$ 

Helmholtzエネルギー: nモルの場合  $(N = nN_A, k_BN = nR)$ 

$$F = -k_B T \ln Z_1^N = -nRT \ln \left( \frac{V(2\pi m k_B T)^{3/2}}{v_{\mu}} \right)$$

$$= -nRT \left[ \ln V + \frac{3}{2} \ln \left( \frac{2\pi m k_B T}{v_{\mu}^{2/3}} \right) \right]$$

$$= > p = -\left( \frac{\partial F}{\partial V} \right)_T = nRT \frac{\partial \ln V}{\partial V} = \frac{nRT}{V} \quad (状態方程式)$$

注: 細胞の体積  $v_{\mu}$  は p などの値には影響しない

## 単原子分子理想気体 1分子のエネルギー期待値

$$Z_{1} = \int \exp(-\beta e) d\mathbf{r} d\mathbf{p} = \frac{V(2\pi m k_{B}T)^{3/2}}{v_{\mu}} = V\left(\frac{2\pi m}{\beta v_{\mu}^{2/3}}\right)^{3/2}$$

$$\langle \mathbf{e} \rangle = \frac{\int e \exp(-\beta e) d\mathbf{r} d\mathbf{p}}{\int \exp(-\beta e) d\mathbf{r} d\mathbf{p}} = -\frac{\partial}{\partial \beta} \ln Z_{1}$$

$$= -\frac{\partial}{\partial \beta} \ln\left[\left(\frac{2\pi m}{\beta h^{2}}\right)^{3/2}\right] = \frac{3}{2} \frac{\partial}{\partial \beta} \ln \beta = \frac{3}{2\beta}$$

$$\langle \mathbf{e} \rangle = \frac{3}{2} \mathbf{k}_{B}T$$

#### 1自由度あたりの運動エネルギーの平均値

## 第3回 古典統計力学の基礎

ボルツマン分布の問題:

- エントロピーが示量性量になっていない
- 「同種の粒子を区別してはいけない」
- ・修正ボルツマン分布

### 単原子分子理想気体: Gibbsのパラドックス

N/2

V/2

$$W = \frac{N!}{n_1!n_2!...n_i!...}$$
とすると、理想気体の

Helmholtzエネルギー: 
$$F = -Nk_BT\left[\frac{3}{2}\ln\left(V\frac{2\pi m}{\beta v_{\mu}^{2/3}}\right)\right]$$

エントロピー 
$$: \frac{3}{2}Nk_BT + Nk_B \ln \left[V\left(\frac{2\pi m}{\beta v_{\mu}^{2/3}}\right)^{3/2}\right]$$

が示量性量にならなくなる。

ある粒子N/2 個ずつが体積 V/2 の部屋に入れられ、仕切りがある場合を考える。 各粒子が占める体積は V/2 なので

仕切りを取ると、N個の粒子が Vの体積をとるので、

$$S = \left[\frac{3}{2}Nk_B + Nk_B \ln\left\{V\left(\frac{2\pi m}{\beta h^2}\right)^{3/2}\right\}\right]$$
 N, V

となる。部屋にあった粒子が同じ種類であれば全エントロピーは変わらないはずだが、このSの式を使うと $Nk_B ln2$ だけエントロピーが変化し、矛盾する。

#### § 5.1 古典分配関数の修正 (修正Boltzmann分布)

直観的な考え方: 同じにつくられたボールも別々の個体として区別できる同じ種類の原子でも、別々の個体として区別するべきだろう

Gibbsのパラドックスを修正するために:

同じ種類の原子は区別できないとして配置数を数える必要がある

#### 今までのBoltzmann分布の導出の問題点:

同種の粒子を区別できるとして微視的状態を扱っている

例: 2粒子  $(r_1, p_1), (r_2, p_2)$  の位相空間  $(r_1, p_1, r_2, p_2)$  を考える

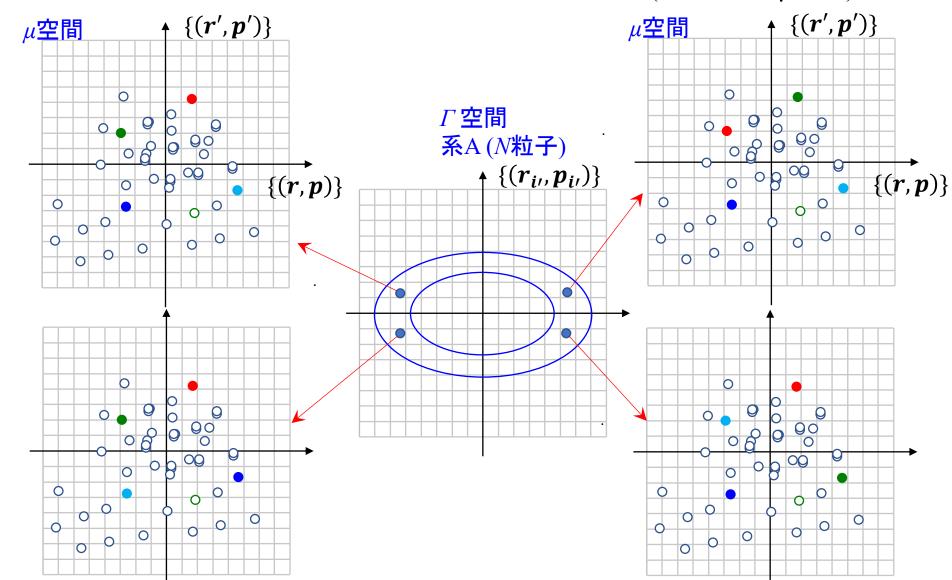
$$(r_1, p_1, r_2, p_2) = (r_a, p_a, r_b, p_b) \succeq (r_b, p_b, r_a, p_a) \succeq$$

別の状態と考えている

#### 修正Boltzmann分布: 何を数えすぎているのか

N個の同種の粒子のI'空間: 粒子に番号を付けて区別している

=> Γ 空間中には、粒子を入れ替えても同じ微視的状態 (下の4つのμ空間) の点がある



# § 5.1 古典分配関数の修正 (修正Boltzmann分布)

配置数: 
$$W = \frac{N!}{n_1! \cdots n_i! \cdots}$$

$$N$$
粒子系の分配関数  $Z_N = \sum_i \exp\left(-\frac{e_i}{k_B T}\right) = \frac{1}{v_u^N} \prod_i \int \exp\left(-\frac{e_i}{k_B T}\right) d\boldsymbol{r}_i d\boldsymbol{p}_i$ 

微視的状態の和を取る際には、

(粒子を区別できない)同じ状態を省いて和を取れば問題なかったはず。

しかし積分で置き換えた時点で、同種の粒子が区別できないことによる 「同一の微視的状態」を数えすぎている。

=> 粒子の入れ替え N! だけ  $Z_N$  を重複して数えているので修正する

#### § 5.1 古典分配関数の修正 (修正Boltzmann分布)

粒子を区別できるとする場合:分配関数 
$$Z_N = V^N \left(\frac{2\pi m}{\beta v_{\mu}^{2/3}}\right)^{3N/2}$$
  $F = -k_B T \ln Z_N = -Nk_B T \left[\ln \left\{V \left(\frac{2\pi m}{\beta v_{\mu}^{2/3}}\right)^{3/2}\right\}\right] = U - TS = \frac{3}{2}Nk_B T - TS$   $S = \frac{3}{2}Nk_B T + Nk_B \ln \left\{V \left(\frac{2\pi m}{\beta v_{\mu}^{2/3}}\right)^{3/2}\right\}$ : 示量性量にならない

#### 粒子を区別できないとする場合: Wや $Z^{\mathbb{N}}$ を N! で割る必要がある

分配関数 
$$Z_N = V^N \left(\frac{2\pi m}{\beta v_\mu^{2/3}}\right)^{3N/2}/N!$$

$$F = -k_B T \ln \left(\frac{Z^N}{N!}\right) \cong -Nk_B T \ln \left\{V \left(\frac{2\pi m}{\beta v_\mu^{2/3}}\right)^{\frac{3}{2}}\right\} + k_B T N \ln N - k_B T N$$

$$\cong -Nk_B T \ln \left\{\frac{V}{N} \left(\frac{2\pi m}{\beta v_\mu^{2/3}}\right)^{3/2}\right\}$$

$$S = \frac{3}{2} N k_B T + N k_B \ln \left\{\frac{V}{N} \left(\frac{2\pi m}{\beta v_\mu^{2/3}}\right)^{3/2}\right\} : V \Longrightarrow V/N \, \& \, \text{修正され}, \, S \, \text{は示量性量となっている} \, (NIC比例)$$

#### 修正Boltzmann分布: 修正した配置数 W' = W/N! は"数"ではない?

修正Boltzmann分布においてはΓ空間における配置数を

$$W' = \frac{W}{N!} = \frac{1}{n_1! n_2! \dots n_i! \dots}$$

と修正したが、W'は自然数でない値 (1より小さい) となっている:

- 等確率の原理は「出現確率は  $v_{\mu}W'$  に比例する」と言っているだけ
- この比例係数を求めるために便利なので「数を数えた」
- W, W'は整数である必要はない。

注:  $\Gamma$ 空間中には等価な点が N!個あるので、 $\Gamma$ 空間全体で和を取れば、  $\sum W' = N! W = \frac{N!}{n_1!n_2!...n_i!}$  であり、全配置数は整数

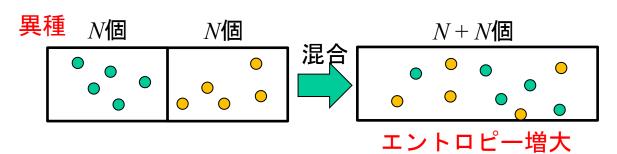
#### 修正Boltzmann分布: 同種分子と異種分子の違い

N個の分子が体積Vの2つの箱に仕切られた状態では

$$S = 2 \left[ \frac{3}{2} N k_B + N k_B \ln \left\{ \frac{V}{N} \left( \frac{2\pi m}{\beta V_{\mu}^{2/3}} \right)^{3/2} \right\} \right]$$

1. それぞれの部屋の気体が異種類の場合 仕切りを外すと、それぞれのN個ずつの分子が体積 2V を満たす

$$S = \left[\frac{3}{2}2Nk_B + 2Nk_B\ln\left\{\frac{2V}{N}\left(\frac{2\pi m}{\beta v_\mu^{2/3}}\right)^{3/2}\right\}\right]$$
 異種  $N$ 個  $N$ +  $N$ 個 となり、エントロピーは増大する



2. それぞれの部屋の気体が同種類の場合 仕切りを外すと、2N個の分子が体積2Vを満たすことになるので、

$$S = \left[\frac{3}{2}2Nk_B + 2Nk_B \ln \left\{\frac{2V}{2N} \left(\frac{2\pi m}{\beta v_{\mu}^{2/3}}\right)^{3/2}\right\}\right]$$
 異種  $N$ 個  $N$ 色  $\mathbb{Z}$  と、エントロピーは変わらない。

