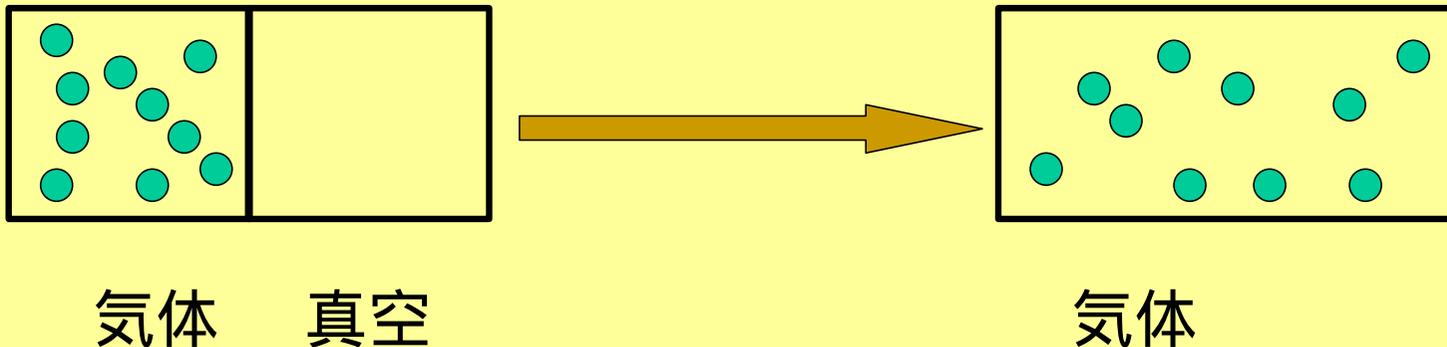


熱力学 (5)

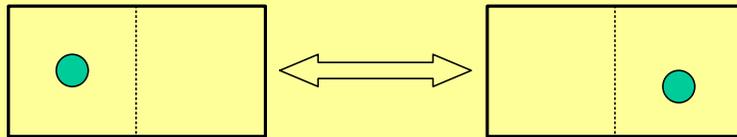
8.6. 統計力学の初歩

エントロピー : ミクロ

- 自由拡散
- 不可逆変化と考えた
この不可逆性を分子の運動から考える

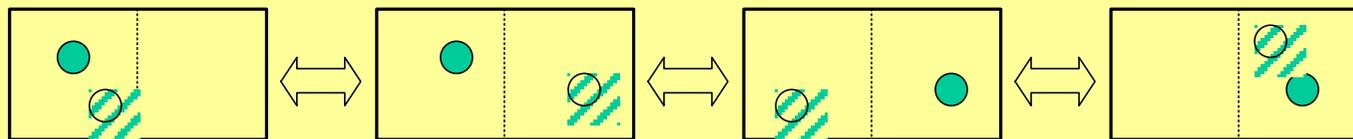


1個の分子



1 / 2の確率で始状態にある

2個の分子

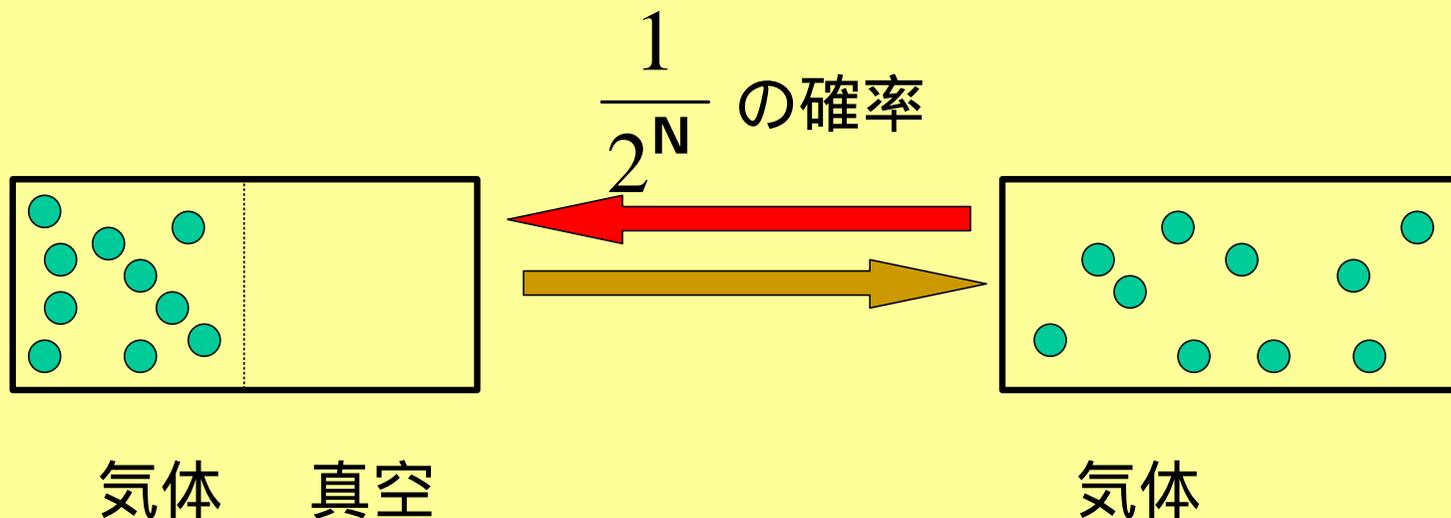


1 / 4の確率で始状態にある

エントロピー : ミクロ

- 気体 : 多数の分子 : 1モル = 10^{23} 個

事実上不可能... 「不可逆変化」の解釈



状態の数

状態数 積の法則

$$X = A + B$$

Aは a とおり

Bは b とおり

Xは ab とおり

$$W = W_A W_B$$

朝食 : ごはん パン

昼食 : A定食 カレー ラーメン

ごはん , A定食

パン , A定食

ごはん , カレー

パン , カレー

ごはん , ラーメン

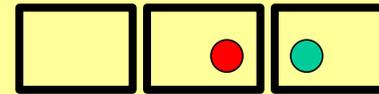
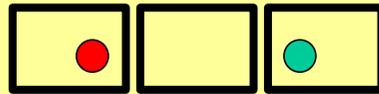
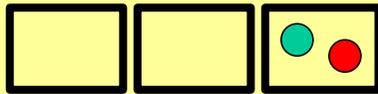
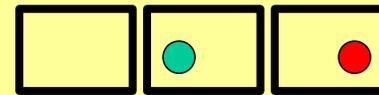
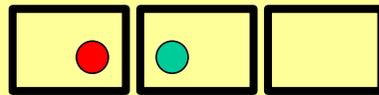
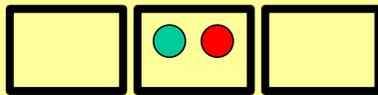
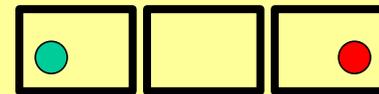
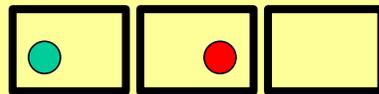
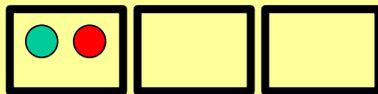
パン , ラーメン

$$2 \times 3 = 6$$

状態の数

例) 3つの部屋, 2人

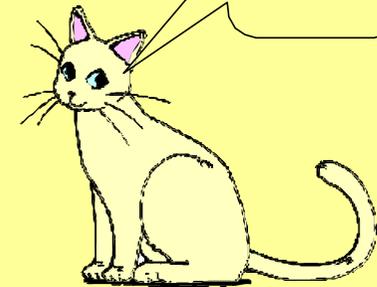
$3^2 = 9$ とおり



わかった?
た?

Nの部屋, K人

N^K とおり



エントロピー : ミクロ

- W = 微視的状態の数
- 1モルの気体が体積 V のなかにあるときの W (p.139-140 , 図 8.22)

$$W = N^k = (V / v_0)^{N_A}$$

$$k_B = \frac{R}{N_A}$$

$$k_B \log W = R(\log V - \log v_0)$$

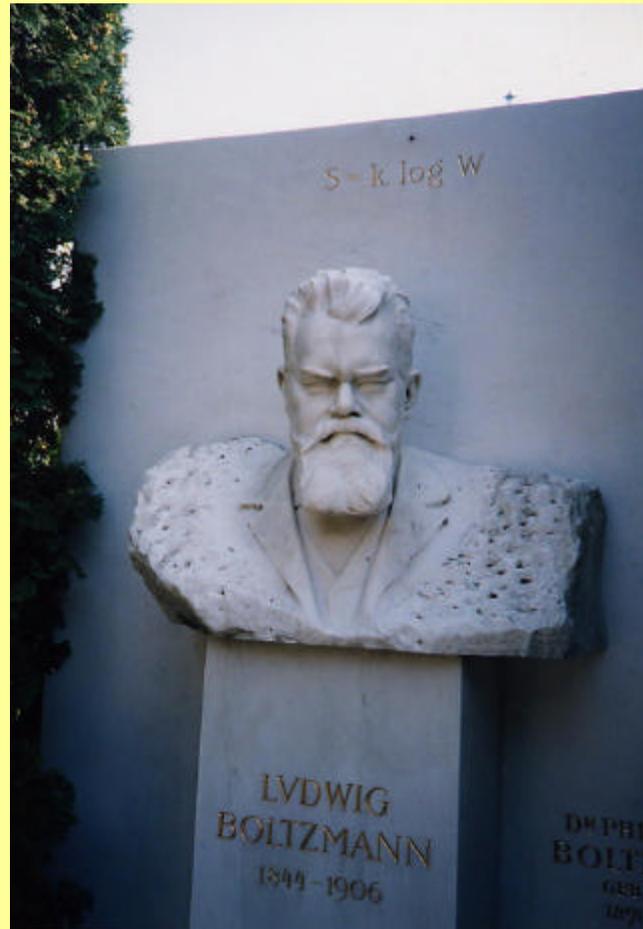
エントロピー : ミクロ

- 体積 V_B と V_A で差をとる

$$k_B \log W_B - k_B \log W_A = R(\log V_B - \log V_A)$$

- マクロなエントロピー S と同じものであることがわかる (ボルツマン)

$$S = k_B \log W$$



ウィーンにて：岡村浩先生撮影

工学院大学の学生のみ利用可 :印刷不可 :再配布不可 (C)加藤潔 2001

8.6.2 温度とカノニカル分布

ミクロなエントロピーの定義からの帰結
(この考え方が正しいことの自己点検)

- エントロピーの相加性

$$W = W_A W_B$$

- 温度の理解

平衡な2つの部分は温度が同じ

温度が増えるとエネルギーも増える

- カノニカル分布 (次へ)

カノニカル分布

- 「小さな」系のエネルギー分布



部分系がエネルギー
Eを持つ確率

$$e^{-\frac{E}{k_B T}}$$

カノニカル分布

$$e^{-\frac{E}{k_B T}}$$

高温 :ゆるやかな分布

低温 : $E=0$ にピークのある
急傾斜な分布

図 (p. 142)

状態数密度 ()

も考慮

$$e^{-\frac{E}{k_B T}} r(E)$$

マクスウェル分布

- 気体分子運動論 (8.2節) 分子の二乗速度の平均値 $\langle v^2 \rangle$ だけで議論
- 気体の分子はさまざまな速度を持っている
どんな分布か？

$$f(v) = N \exp\left(-\frac{mv^2}{2k_B T}\right) v^2 \quad \text{図はp.143}$$