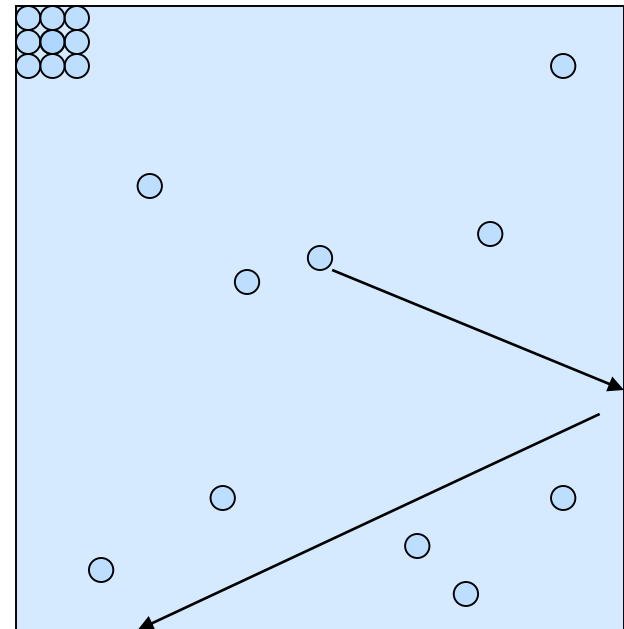


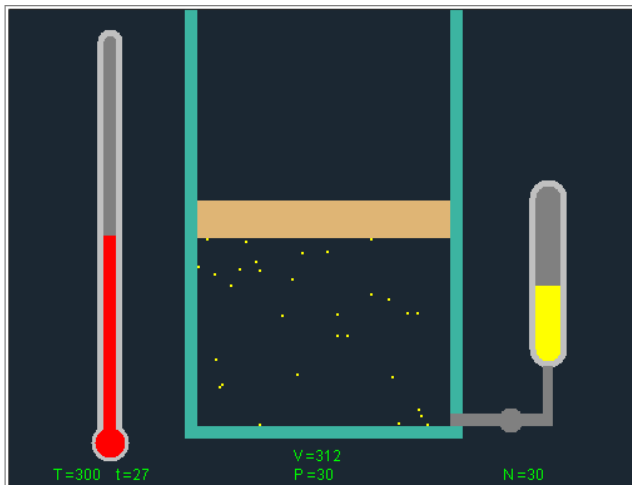
# 自然に起きる非可逆変化

- 個々の粒子の運動は逆転可能
  - 摩擦がないとき
  - 運動方程式が  $t \rightarrow -t$  で不変
- 進行の逆転が不自然な変化
  - 熱、拡散、...
- 自然現象の非可逆性
  - 非常にたくさんの粒子からなる系の特徴



# 非可逆性を説明するアイデア(1)

- マクロな状態の理解
  - 体積、圧力、温度、...



- ミクロな状態
  - マクロ状態を構成する粒子(原子・分子)
  - 各粒子の状態: 位置、速度、内部自由度
  - それぞれの粒子の状態をすべて指定すればミクロ状態が定まる
- 異なるミクロ状態が同じマクロ状態を与える
  - 1つのマクロ状態を実現するミクロ状態の数:  $W$
  - マクロ状態に含まれる  $W$  が多いほど、そのマクロ状態が目にとまりやすい。



# 非可逆性を説明するアイデア(2)

- **マイクロ状態の変化**
  - 原因
    - 粒子間の相互作用
    - 環境からのランダムなエネルギー流入・出
  - 結果: 等重率の原理
    - 十分に時間が経過すると、どのマイクロ状態も同じ確率で現れる

- **等重率の原理により**
  - マクロ状態  $j$  を実現するマイクロ状態が  $W_j$  個  
↓
  - 状態  $j$  が現れる確率は  $W_j$  に比例
  - $W$ が最大ではないマクロ状態は、時間の経過とともに最大確率をもつマクロ状態移行する
  - いったん最大確率の状態ができれば、そのまわりに揺らぐことはあっても、大きくずれることはない

# 等重率の原理(例)

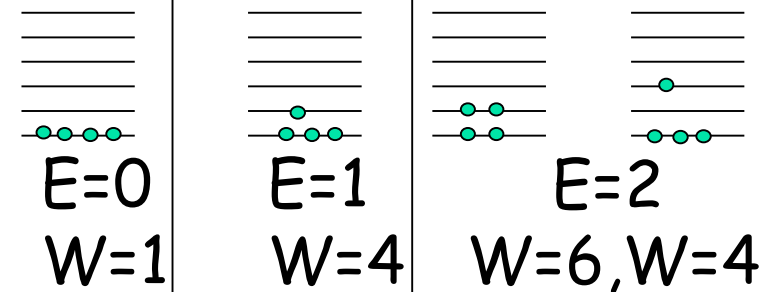
## ■ 例

- 部屋を左右に分け,  $N$ 個の粒子を分布させる
- 「左にいるか, 右にいるか」だけに注目する
- 粒子は互いに区別できる
- 1個の粒子が左(右)にいる確率 $=1/2$
- どのマイクロ状態も, 確率 $=(1/2)^N$

全エネルギー $E=2$ の状態では  
粒子のエネルギーの取り方(分布という)  
として左のほうが実現しやすい。

## ■ 例

- $k$ 番目の粒子のエネルギーが $\varepsilon_k$ 
  - $\varepsilon_k$ の値が(単位省略) $0, 1, 2, 3, 4, \dots$
- 全粒子数  $N = 4$
- 全エネルギー  $E = \varepsilon_1 + \varepsilon_2 + \varepsilon_3 + \varepsilon_4$
- どのマイクロ状態も同じ確率で実現
- $E=0$ を実現するマイクロ状態は $\varepsilon_1 = \varepsilon_2 = \varepsilon_3 = \varepsilon_4 = 0$ の1個だけ
- $E=1$ は、4個の粒子のうちどれか1つだけが $\varepsilon=1$ で他は0だから、マイクロ状態は4個ある



# 等重率の原理(正当性を示す例)

- 単位時間内にミクロ状態が  $i$  から  $f$  に遷移する確率:  $p_{if}$

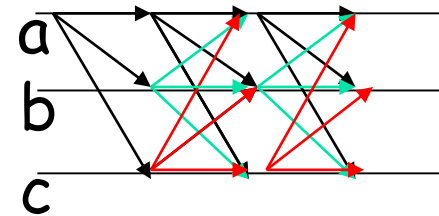
- 条件

- $p_{if} = p_{fi}$  (ミクロには可逆)
- $\sum_f p_{if} = 1$  (確率)

- 例

数値例:  $a \rightarrow b$  の遷移確率 =  $1/3$

	a	b	c
a	1/2	1/3	1/6
b	1/3	5/12	1/4
c	1/6	1/4	7/12



$$\begin{aligned} &1/2, 1/2 \times 1/2 + 1/3 \times 1/3 + 1/6 \times 1/6 = 0.39, \\ &1/3, 1/2 \times 1/3 + 1/3 \times 5/12 + 1/6 \times 1/4 = 0.35 \\ &1/6, 1/2 \times 1/6 + 1/3 \times 1/4 + 1/6 \times 7/12 = 0.26 \end{aligned}$$

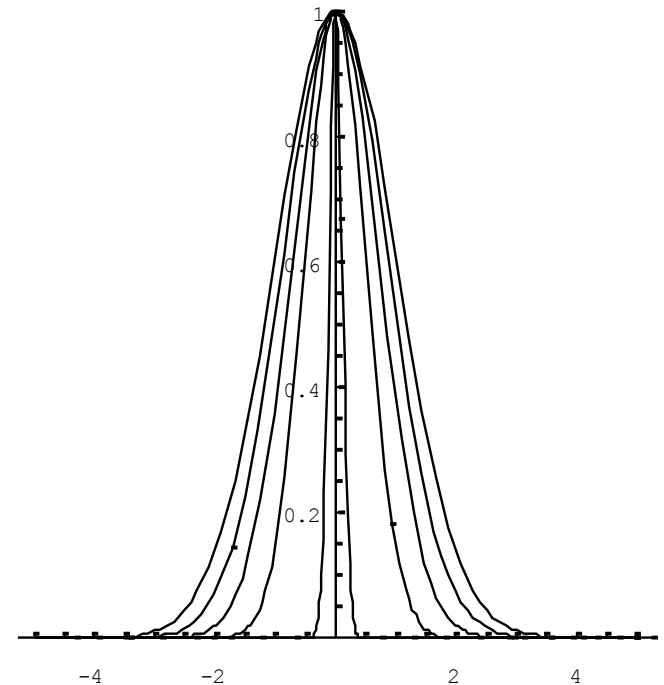
$$A = \begin{bmatrix} \frac{1}{2} & \frac{1}{3} & \frac{1}{6} \\ \frac{1}{3} & \frac{5}{12} & \frac{1}{4} \\ \frac{1}{6} & \frac{1}{4} & \frac{7}{12} \end{bmatrix}$$

$A^6 =$

$$\begin{pmatrix} 0.334587 & 0.333791 & 0.331621 \\ 0.333791 & 0.333502 & 0.332706 \\ 0.331621 & 0.332706 & 0.335672 \end{pmatrix}$$

# 最大確率のまわりの揺らぎ(1)

- 粒子数が大きくなると相対的な揺らぎは小さくなる
- 現実に現れるマクロ状態は「最大確率のものだけ」と言ってもよい
- 「熱平衡状態」が実現



# 最大確率のまわりの揺らぎ(2)

## 例: N粒子が部屋の左右に分かれる

- 区別できるN個の粒子が左右の部屋に  
(N/2+n)と(N/2-n)に分かれて入るマクロ状態を考える
- このマクロ状態を実現するミクロ状態の例は  
粒子1は左、粒子2は左、粒子3は右,....
- このマクロ状態を実現するミクロ状態は何通りか?  
このマクロ状態に含まれるミクロ状態の数Wの計算(2項定理)

$$W = \frac{N!}{\left(\frac{N}{2}-n\right)!\left(\frac{N}{2}+n\right)!} \equiv {}_N C_{\frac{N}{2}-n}, \text{ ただし } N! = 1 \times 2 \times 3 \times \dots \times N \text{ など}$$

- 等重率の原理から、1つのミクロ状態が実現する確率はどれも同じで $(1/2)^N$
- このマクロ状態が実現する確率 $P(n)$ は、各ミクロ状態が独立に起きるとして

$$P(n) = \left(\frac{1}{2}\right)^N \times W = \left(\frac{1}{2}\right)^N \times {}_N C_{\frac{N}{2}-n}$$

# 最大確率のまわりの揺らぎ(3)

## 近似計算: スターリングの公式

- $P(n) = {}_N C_{(N/2-n)}$  を簡単な関数で表わす
- $N$  が非常に大きいとする

スターリングの公式

$$\ln N! \approx N \ln N - N$$

$$\ln N! = \ln 1 + \ln 2 + \cdots + \ln N$$

$$\approx \int_1^N \ln x dx = (x \ln x - x)_1^N$$

$$\ln N! = n \ln n - n + \frac{1}{2} \ln(2\pi n) + \cdots$$



# 最大確率のまわりの揺らぎ(4)

## 二項分布から正規分布へ

$$W = \frac{N!}{(N/2 - n)! (N/2 + n)!}$$

ちょうど半分に分かれた状態  $N/2$  から  $n$  だけ揺らいだ分布の状態数

状態数の対数をとリスターリングの公式で近似計算する

$$\ln W \simeq (N \ln N - N) - \left[ \left( \frac{N}{2} - n \right) \ln \left( \frac{N}{2} - n \right) - \left( \frac{N}{2} - n \right) \right] - \left[ \left( \frac{N}{2} + n \right) \ln \left( \frac{N}{2} + n \right) - \left( \frac{N}{2} + n \right) \right]$$

$$= N \ln N - \left( \frac{N}{2} - n \right) \ln \left( \frac{N}{2} - n \right) - \left( \frac{N}{2} + n \right) \ln \left( \frac{N}{2} + n \right)$$

$$\simeq N \ln N - \left( \frac{N}{2} - n \right) \left[ \ln \frac{N}{2} - \frac{n}{N/2} - \frac{1}{2} \left( \frac{n}{N/2} \right)^2 \right] - \left( \frac{N}{2} + n \right) \left[ \ln \frac{N}{2} + \frac{n}{N/2} - \frac{1}{2} \left( \frac{n}{N/2} \right)^2 \right]$$

$$\simeq N \ln N - N \ln \frac{N}{2} - \frac{2n^2}{N}$$

$$= N \ln 2 - \frac{2n^2}{N}$$

$$\ln W \simeq \ln(2^N) - \frac{2n^2}{N} \rightarrow W \simeq 2^N e^{-\frac{2n^2}{N}}$$

$$\ln \left( \frac{N}{2} - n \right)$$

$$= \ln \left[ \left( \frac{N}{2} \right) \left( 1 - \frac{n}{N/2} \right) \right]$$

$$= \ln \frac{N}{2} + \ln \left( 1 - \frac{n}{N/2} \right)$$

$$\approx \ln \frac{N}{2} - \frac{n}{N/2} - \frac{1}{2} \left( \frac{n}{N/2} \right)^2$$

$x \ll 1$

$$\rightarrow \ln(1 + x) \simeq x - \frac{x^2}{2}$$

# 最大確率のまわりの揺らぎ (5)

## 揺らぎの幅

左右の粒子数の差 =  $2n$

- $N$ が大きいのでほとんど  $n=0$  (すなわち左右半々)しか実現しない
  - 熱平衡状態の非常に高い確率で実現する
- 揺らぎの程度を見積もる
  - ピークの  $1/e^2$  になる幅  $\frac{2n^2}{N} = 1 \rightarrow n \sim \sqrt{N}$
  - 揺らぎの相対的な大きさ  $N = 10^{24} \Rightarrow \frac{\sqrt{N}}{N} = \frac{1}{\sqrt{N}} \approx 10^{-12}$
  - しかし、熱平衡状態は揺らぎをとめない、ミクロ状態が変化している
    - 平衡状態はダイナミックな世界！

