平成25年5月20日 分子モデリングと分子シミュレーション

# 分子動力学法とモンテカルロ法

東京大学大学院農学生命科学研究科 アグリバイオインフォマティクス 教育研究プログラム 寺田 透

## 本日の講義内容

- 運動方程式
- 分子動力学法
  - 課題1
- 温度・体積一定のシステム
- モンテカルロ法
  - 課題2
- 定温分子動力学法

## 古典力学の復習

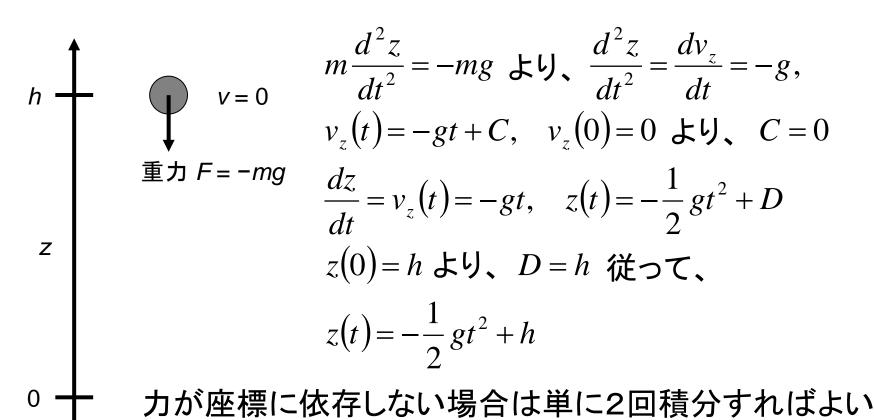
- ニュートンの運動方程式
   F=ma F: 力、m: 質量、a: 加速度
   F、aは3次元ベクトル→太字で表記 mはスカラー→斜体で表記.
- 加速度aは座標rの時間tに関する2次微分

$$\mathbf{v} = \frac{d\mathbf{r}}{dt} = \left(\frac{dx}{dt}, \frac{dy}{dt}, \frac{dz}{dt}\right)$$

$$\mathbf{a} = \frac{d\mathbf{v}}{dt} = \frac{d^2\mathbf{r}}{dt^2} = \left(\frac{d^2x}{dt^2}, \frac{d^2y}{dt^2}, \frac{d^2z}{dt^2}\right)$$

#### 運動方程式の解(1)

• 質量mの玉を高さhから落とす



2階の微分方程式を解くには2つの初期条件が必要4

#### 運動方程式の解(2)

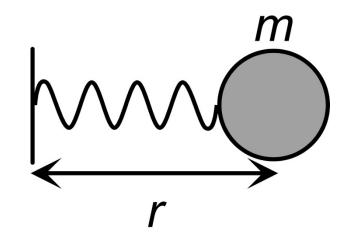
ばねにつながった玉の運動

質量:*m* 

ばねの長さ: r

ばねの平衡長: r<sub>0</sub>

ばね係数:k



$$F = -k(r - r_0)$$

$$m \frac{d^2r}{dt^2} = -k(r - r_0)$$

$$q = r - r_0$$

$$m \frac{d^2q}{dt^2} = -kq$$

## 運動方程式の解(3)

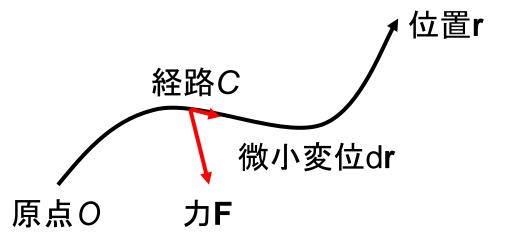
$$\frac{d^2q}{dt^2} = -\frac{k}{m}q = -\omega^2q, \quad \omega = \sqrt{\frac{k}{m}} \quad \mathcal{O}$$
一般解は、
$$q(t) = A\cos\omega t + B\sin\omega t$$
$$q(0) = q_0, \quad dq/dt\big|_{t=0} = v(0) = 0 \ \text{とすると、}$$
$$A = q_0, \quad B = 0 \quad \text{より、}$$
$$q(t) = q_0\cos\omega t, \quad r = q_0\cos\omega t + r_0$$

#### ポテンシャルエネルギーと力(1)

位置rにおけるポテンシャルエネルギーE(r)の定義

$$E(\mathbf{r}) = -\int_C \mathbf{F} \cdot d\mathbf{r}$$

原点と位置rを 結ぶ経路Cに 沿って、力Fと 微小変位drの 内積を積分



# ポテンシャルエネルギーと力(2)

位置rから微小変位△rさせた時のポテンシャルエネルギー変化

$$E(\mathbf{r} + \Delta \mathbf{r}) - E(\mathbf{r}) = E(x + \Delta x, y + \Delta y, z + \Delta z) - E(x, y, z)$$

$$= E(x + \Delta x, y + \Delta y, z + \Delta z) - E(x, y + \Delta y, z + \Delta z)$$

$$+ E(x, y + \Delta y, z + \Delta z) - E(x, y, z + \Delta z)$$

$$+ E(x, y, z + \Delta z) - E(x, y, z)$$

$$= \frac{\partial E}{\partial x} \Delta x + \frac{\partial E}{\partial y} \Delta y + \frac{\partial E}{\partial z} \Delta z = \nabla E \cdot \Delta \mathbf{r}$$

一方定義より、

$$E(\mathbf{r} + \Delta \mathbf{r}) - E(\mathbf{r}) = -\mathbf{F} \cdot \Delta \mathbf{r}$$
 であるから、両者を比較して以下を得る

$$\mathbf{F} = -\nabla E$$
 ポテンシャルエネルギー関数が与えられれば力を計算できる

## エネルギー保存則(1)

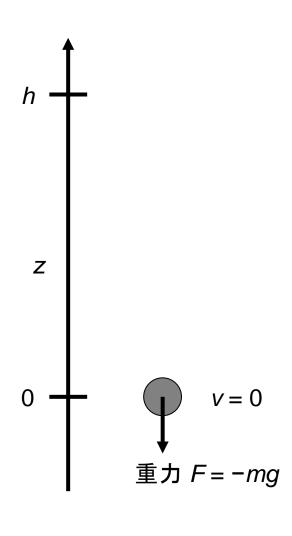
- 孤立系(外界とエネルギーのやりとりがない) ではポテンシャルエネルギーEと運動エネル ギーKの和Hが保存する(値が変化しない)
- 運動エネルギー

$$K = \frac{1}{2} m |\mathbf{v}|^2$$

• 保存則の証明

$$\frac{dH}{dt} = \frac{dK}{dt} + \frac{dE}{dt} = m\mathbf{v} \cdot \frac{d\mathbf{v}}{dt} + \frac{d\mathbf{x}}{dt} \cdot \frac{\partial E}{\partial \mathbf{x}}$$
$$= m\mathbf{v} \cdot \mathbf{a} - \mathbf{v} \cdot \mathbf{F} = \mathbf{v} \cdot (m\mathbf{a} - \mathbf{F}) = 0$$

## エネルギー保存則(2)



重力に逆らって 仕事Wをする

$$W = -\int_{0}^{\pi} (-mg)dz$$
  
=  $mgh$   
ポテンシャル  
エネルギーE  
が増大  
 $E = W = mgh$ 

落下(初速0)

$$z = -\frac{1}{2}gt^{2} + h = 0$$

$$t = \sqrt{\frac{2h}{g}}, \quad v = -\sqrt{2gh}$$

$$K = \frac{1}{2}mv^{2} = mgh$$

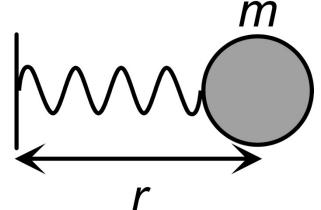
$$E = 0$$

ポテンシャルエネルギー が減少し、その分運動エ ネルギー*K*が増大する。

#### エネルギー保存則(3)

ばねの運動方程式の解

$$r(t) = q_0 \cos \omega t + r_0$$
  
$$v(t) = \frac{dr(t)}{dt} = -q_0 \omega \sin \omega t$$



$$E(r) = -\int_{r_0}^{r} -k(r'-r_0)dr' = \frac{k}{2}(r-r_0)^2$$

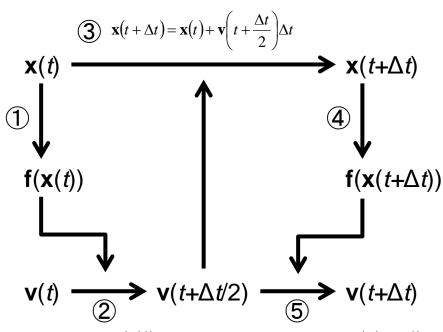
$$H = \frac{m}{2} [v(t)]^{2} + \frac{k}{2} [r(t) - r_{0}]^{2}$$

$$= \frac{mq_{0}^{2}\omega^{2}}{2} \sin^{2}\omega t + \frac{kq_{0}^{2}}{2} \cos^{2}\omega t = \frac{1}{2}kq_{0}^{2}$$

#### 分子動力学法

- 分子動力学(molecular dynamics, MD)法では、ポテンシャルエネルギー関数から各原子に働く力を求め、ニュートンの運動方程式に従って、各原子の位置や速度の時間変化を計算する
- 運動方程式は3原子以上の系では解析的に解くことができない→数値解法の利用
- 数値解法では短い時間刻み△tで逐次的に各原子の 位置や速度を求める
- エネルギーがどの程度保存するかを基準に、数値 解法の精度を評価する

# 数值解法(velocity Verlet法)



 $\mathbf{v}\left(t + \frac{\Delta t}{2}\right) = \mathbf{v}(t) + \frac{\mathbf{f}(\mathbf{x}(t))}{2m}\Delta t \qquad \mathbf{v}(t + \Delta t) = \mathbf{v}\left(t + \frac{\Delta t}{2}\right) + \frac{\mathbf{f}(\mathbf{x}(t + \Delta t))}{2m}\Delta t \qquad \mathbf{6}$ 

- ① 現在の座標から力を計算する
- ② この力を用いてΔt/2後 の速度を計算する
- ③ この速度を用いて∆t後 の座標を計算する
- ④ この座標から力を計算する
- ⑤ この力を用いて∆*t*後の 速度を計算する
- ⑥ ②に戻って目的の時間に達するまで繰り返す

## 調和振動子のシミュレーション(1)

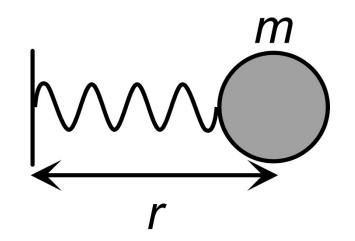
ばねにつながった玉の運動

質量:*m* 

ばねの長さ: r

ばねの平衡長: r<sub>0</sub>

ばね係数:k



$$F = -k(r - r_0)$$

$$m \frac{d^2 r}{dt^2} = -k(r - r_0)$$

$$g$$

$$q = r - r_0$$

$$m \frac{d^2 q}{dt^2} = -kq$$

## 調和振動子のシミュレーション(2)

• 運動方程式の解析解 初期位置を $q_0$ 、初期速度を0とすると、  $q(t) = q_0 \cos \omega t$ ,  $v(t) = -q_0 \omega \sin \omega t$ 

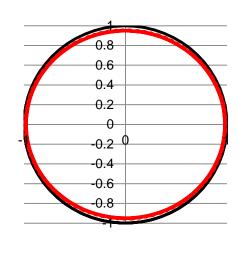
• Velocity Verletのperlプログラム(osc.pl)

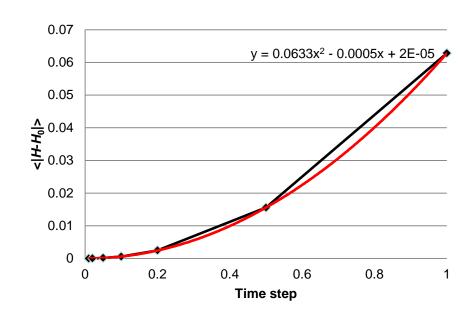
```
$q=1.0;$v=0.0;
$m=1.0;$k=1.0;
$dt=0.01;$nstep=100;
sub calc_force {
    my $q=$_[0];
    my $f=-$k*$q;
    my $e=0.5*$k*$q**2;
    return ($e,$f);
}
open(OUT,">osc$dt.csv");
```

#### 課題1

- 調和振動子のシミュレーションプログラム osc.plを用いて、\$dtを0.01、0.02、0.05、0.1、0.2、0.5、1と変化させたときの全エネルギー(\$H)の初期値(H<sub>0</sub> = 0.5)との差の絶対値(<|H-H<sub>0</sub>|>)の平均を求めよ
- 時間刻みを横軸、<|*H*-*H*<sub>0</sub>|>を縦軸としてプロットせよ(osc.xlsxを使用しても良い)
- 時間刻みが大きくなると、<|H-H<sub>0</sub>|>はどのように変化するか考察せよ

## 時間刻みと誤差の関係





\$dt(時間刻み)を0.1(黒)、 0.5(赤)としたときの、各 時刻における(\$q, \$v)の 組をプロット

\$dtを0.01、0.02、0.05、0.1、0.2、0.5、1と変化 させたときの全エネルギー(\$H)の初期値( $H_0$ = 0.5)との差の絶対値(<|H-H<sub>0</sub>|>)を、時間刻 みを横軸、<|H-H<sub>0</sub>|>を縦軸としてプロット

$$H = \frac{mv^2}{2} + \frac{kq^2}{2} = 0.5$$

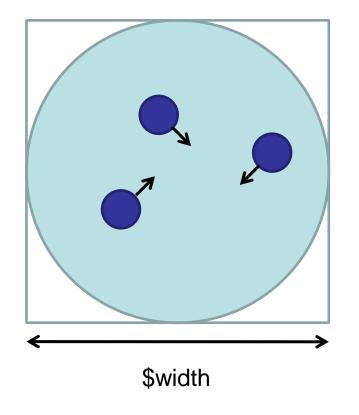
$$H = \frac{mv^2}{2} + \frac{kq^2}{2} = 0.5$$
  $v^2 + q^2 = 1$  |H-H<sub>0</sub>|は円からのずれに対応

# 適切な時間刻みの選択

- 時間刻みを小さくすると、全エネルギーのずれは小さくなる
- 一般的に、最も早い運動の周期の10分の1 から20分の1程度の時間刻みが用いられる
- タンパク質の場合、最も速い運動は、X-H伸縮運動(X=C、N、O、S)で、3000 cm<sup>-1</sup>程度(周期は約10 fs)
- 従って、時間刻み∆tには0.5~1.0 fsを用いる

#### 多粒子系のシミュレーション(1)

Van der Waals相互作用する多粒子系のシミュレーション(vdw.pl)



```
$natom=3;
                 # Number of particles
$width=10.0;
                 # Width of initial
                    particle distribution
$scale=1.0;
                 # Scaling factor for
                    initial velocity
$fcap=1.0;
                 # Force constant for
                    spherical boundary
$sigma=1.0;
                 # Atom radius
$epsilon=1.0;
                 # Well depth
$mass=1.0;
                 # Atomic mass
$nstep=100000;
                 # Number of MD steps
$nsave=100;
                 # Frequency of saving
                    trajectory
dt=0.001;
                 # Time step
$seed=130520;
                 # Random seed
```

## 多粒子系のシミュレーション(2)

- 初期配置
  - 原点を中心とした、一辺が\$widthの立方体の中にランダムに配置
- 初期速度
  - ランダム(大きさは\$scaleで変更可)
- ポテンシャルエネルギー関数

$$E = \sum_{i=1}^{N} \sum_{j=i+1}^{N} 4\varepsilon \left( \frac{\sigma^{12}}{r_{ij}^{12}} - \frac{\sigma^{6}}{r_{ij}^{6}} \right) + \sum_{i=1}^{N} E_{\text{cap}}(r_{i})$$

$$E_{\text{cap}}(r_i) = \begin{cases} 0 & r_i < r_{\text{cut}} \\ f_{\text{cap}}(r_i - r_{\text{cut}})^2 & r_i \ge r_{\text{cut}} \end{cases}$$

r<sub>i</sub>は原点からの距離 r<sub>cut</sub>は\$widthの1/2

## 多粒子系のシミュレーション(3)

• 計算結果はUCSF Chimeraで可視化できる

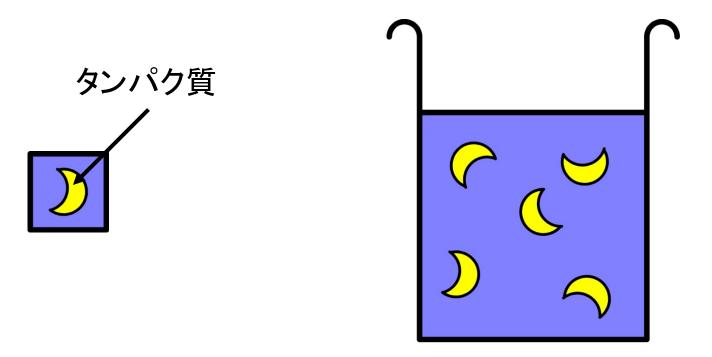


- Chimera 1.7のアイコンをダブルクリック
- メニューの「Tools」→「MD/Ensemble Analysis」
  →「MD Movie」を選択し、Trajectory formatを
  「PDB」、PDB frames contained inを「Single file」とし、ファイルに生成された「vdw.pdb」を指
  定して「OK」
- 再生ボタンをクリックしてアニメーションを開始
- パラメータを変えて運動の変化を観察せよ

## 実験データとの比較

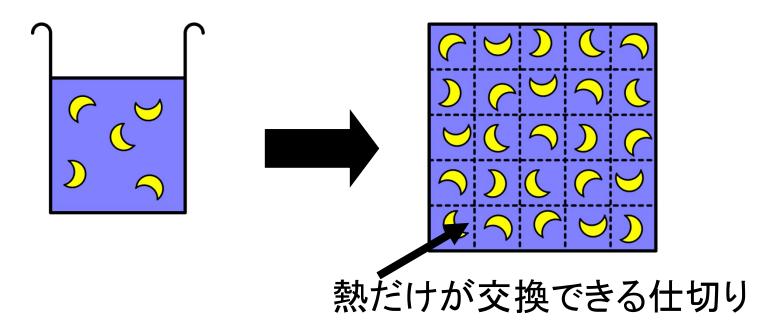
- 単にニュートン方程式を解くと、その解は、周辺環境とエネルギーのやり取りのない「孤立系」のシミュレーションを行ったことになる
- 実際の実験データは、分子が10<sup>23</sup>個程度存在する系に対する平均的な値として得られる
- 分子シミュレーションで得られる結果は、実験 データと比較できるのだろうか?

#### 現実のシステム



タンパク質1分子 を含む孤立系 (*NVE*一定) タンパク質を10<sup>23</sup>個程度含む温度・圧力(または体積)一定の系(*NVT*、*NPT*一定)

## 温度・体積一定のシステム(1)



- タンパク質を1分子と周辺の水分子を1つの系と考える
- 全系は、多数の同じ系から構成されている
- 各系は熱だけが交換できる仕切りを介して接触している
- 系の数、全エネルギーは一定

# 温度・体積一定のシステム(2)

• 実験データは、全系を構成する各系(タンパク質とその周辺環境)の状態によって決まる値の平均値(状態の出現確率での重みつき平均)

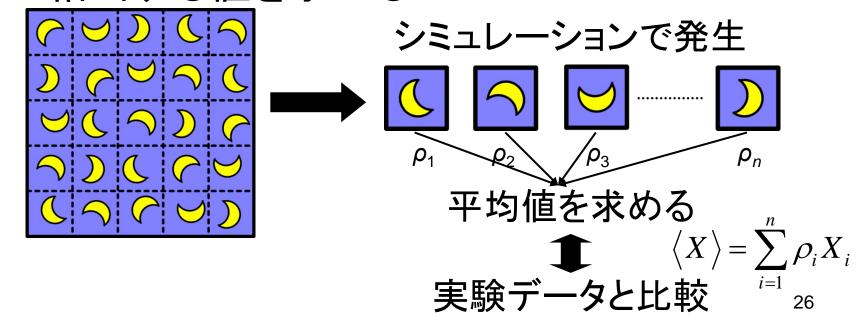
$$\langle A \rangle = A_i \rho_i$$
,  $\sum_i \rho_i = 1$   $\rho_i$ : 状態*i*の出現確率

系の数、全エネルギーは一定の条件の下で、エントロピー(場合の数)が最大となる、各状態の出現確率=カノニカル分布

$$\rho_i = Z^{-1} \exp(-e_i/k_B T)$$
  $e_i$ : 状態*i*のエネルギー  $Z = \sum_i \exp(-e_i/k_B T)$   $Z$ : 分配関数

## 温度・体積一定のシステム(3)

 分子シミュレーションでは、全系を構成する各 状態を逐次的に発生させ、各状態での値を 出現確率で加重平均することで、実験データ に相当する値を求める



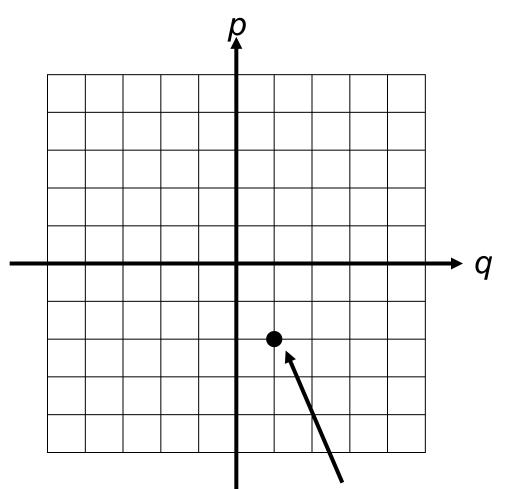
#### 平均値計算の例

ばねにつながった玉の系を例に全エネルギーの平均値を計算する(この場合は解析的に計算できる)

$$H(q,p) = \frac{p^{2}}{2m} + \frac{k}{2}q^{2}, \quad \rho(q,p) = \frac{\exp\left[-\frac{H(q,p)}{k_{B}T}\right]}{\int \exp\left[-\frac{H(q,p)}{k_{B}T}\right] dqdp}$$
$$\langle H \rangle = \int H(q,p)\rho(q,p)dqdp = k_{B}T$$

- 方法1:グリッドに切る
- 方法2:モンテカルロ積分
- 方法3:importance sampling

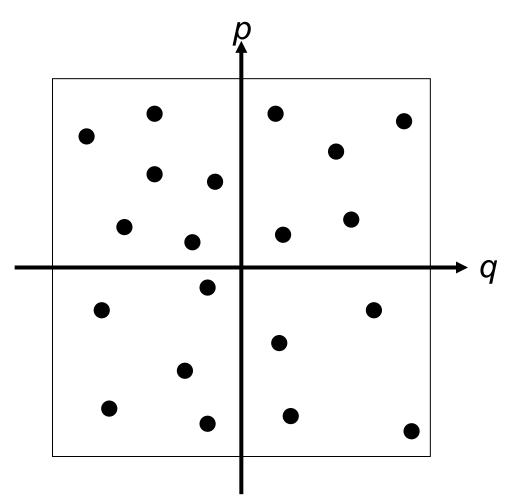
## 方法1:グリッドに切る



- q-p平面を等間隔のグリッドに切り、各点でexp(-H/k<sub>B</sub>T)を計算し、この和とHとの積の和を求める
- 本来は(-∞,∞)の区間で計算する必要があるが、それは不可能なのでq、pとも[-10,10]の区間で計算
- グリッドを細かくしていき、 上記の和の比(<H>)の 収束を見る

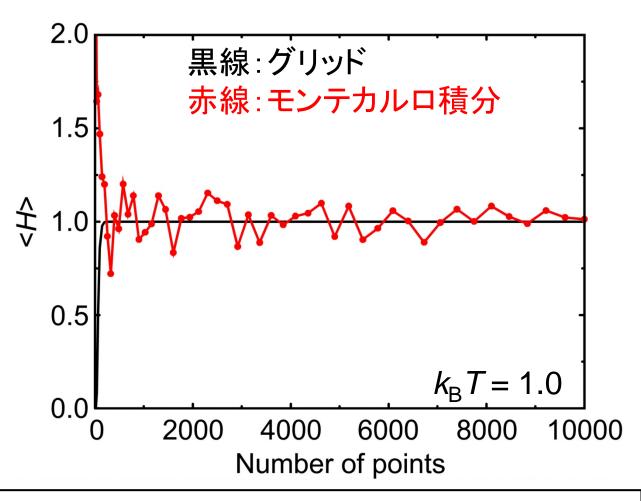
この点における*Hと*exp(-*H*/*k*<sub>B</sub>*T*)を計算28

#### 方法2:モンテカルロ積分



- q、pとも[-10,10]の 区間で一様乱数を 発生
- 各点でexp(-H/k<sub>B</sub>T)
   を計算し、この和とH との積の和を求める
- 発生させる点の数を 増やしていき、上記 の和の比(<H>)の 収束を見る

#### 結果の比較(1)



モンテカルロ積分はなかなか収束しない

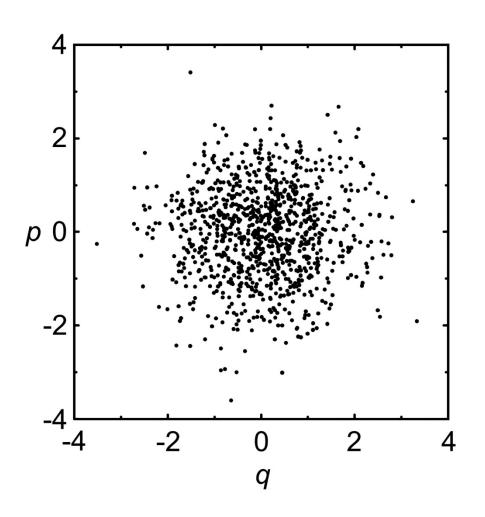
#### モンテカルロ積分の問題点

- 乱数を用いる統計的な手法では、誤差は標本数の -1/2乗に比例→誤差を10分の1にするには標本数 を100倍にしなければならない
- 生体高分子のような多自由度の系では、グリッド法には限界がある(100残基のタンパク質では各残基の主鎖の構造をαヘリックス構造とβストランド構造だけに限っても2<sup>100</sup>=10<sup>30</sup>もの構造を発生させなくてはならないので実現不可能
- モンテカルロ積分を改良して精度と効率を上げる →importance sampling

# Importance sampling

- モンテカルロ積分では、Hの値に重みexp(-H/k<sub>B</sub>T) をかける
- (q, p) = (0, 0)では、重みは1であるが、(q, p) = (10, 10)では、 $3.7 \times 10^{-44}$
- 標本点ごとに平均への寄与が異なるため、計算に 無駄がある
- 個々の標本点の寄与が等しくなるように標本点をとると無駄をなくせる
- 寄与が大きいところからは標本点をたくさん、小さいところからは少しとるようにすれば良い
- 標本点の密度が重みexp(¬H/k<sub>B</sub>T)に比例するよう にする→importance sampling

# 方法3:Importance sampling

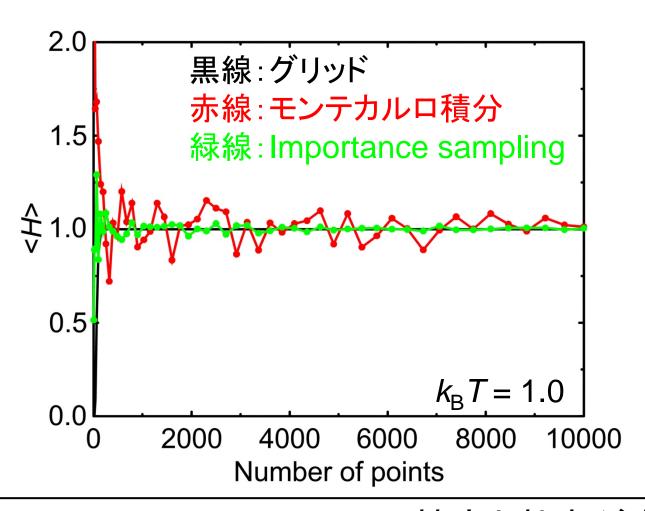


- 標本点の密度が重みexp(-H/k<sub>B</sub>T)に比例するように標本点を発生(実際には分散1のGauss分布)
- 各点でHを計算し、この平均値を求める
- 発生させる点の数を 増やしていき、<H> の収束を見る

# 方法3:プログラム例

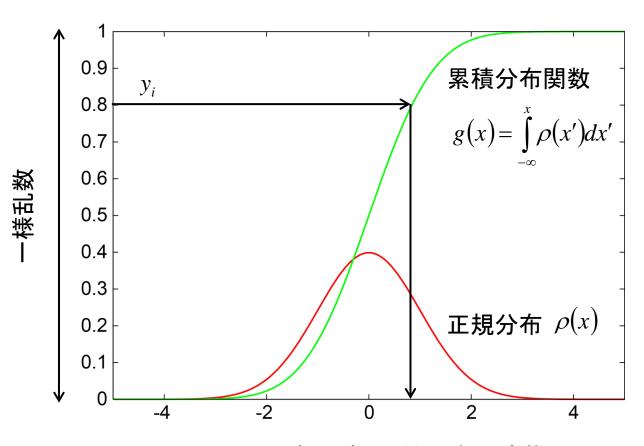
```
$kT=1.0;
$pi=atan2(1.0,1.0)*4.0;
$max npt=100;
for($npt=2;$npt<=$max_npt;$npt+=2) {</pre>
  $val1=0.0;
  for($i=0;$i<$npt**2;++$i) {
    $x1=rand;
    $x2=rand;
#一様乱数を正規分布に変換
    $q=sqrt(-2.0*$kT*log($x1))*cos(2.0*$pi*$x2);
    $p=sqrt(-2.0*$kT*log($x1))*sin(2.0*$pi*$x2);
    H=0.5*q**2+0.5*p**2;
                          #標本点における全エネルギーを平均
    $val1+=$H;
  }
  printf("%d %f\n",\$npt**2,\$val1/(\$npt**2));
}
```

#### 結果の比較(2)



Importance samplingによって精度と効率が向上

## 標本点の発生法(1)



正規分布に従う乱数に変換

$$g(x_i) = y_i, \quad x_i = g^{-1}(y_i)$$

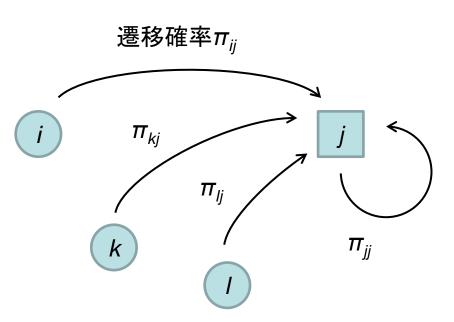
### 標本点の発生法(2)

- 前出の方法は累積分布関数が計算可能な場合のみ適用可能
- 生体高分子を含む系の場合、共有結合相互作用と非共有結合相互作用の関係が複雑なので、 累積分布関数を解析的に計算できない
- また、内部自由度が大きいため数値的にも計算できない



Markov連鎖を利用する

#### Markov連鎖



- 状態*i*から状態*j*に遷移 する確率をπ<sub>ii</sub>とする
- 遷移前の状態iの存在確率をp<sup>0</sup>iとすると、遷移後の状態jの存在確率は、以下で表される

$$\rho_j^1 = \sum_i \rho_i^0 \pi_{ij}$$

• また、遷移確率は以下を満たす

$$\sum_{j} \pi_{ij} = 1$$

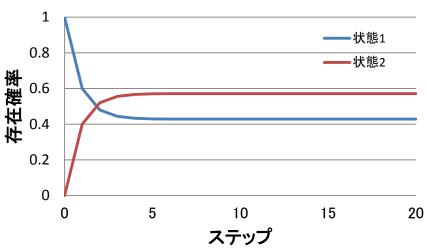
#### Markov連鎖の例(1)

- 状態が2つと仮定
- 遷移確率を以下のように定める

$\pi_{11} = 0.6$	$\pi_{12} = 0.4$
$\pi_{21} = 0.3$	$\pi_{22} = 0.7$

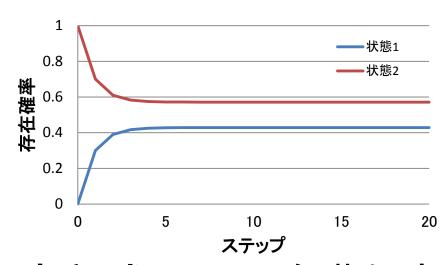
• はじめ状態1にあったとすると、

ステップ	状態1	状態2
0	1	0
1	0.6	0.4
2	0.48	0.52
3	0.444	0.556



### Markov連鎖の例(2)

はじめが状態2であっても同じ出現確率に収束



- 収束した段階では方程式ρ = ρπを満たす
- 出現確率ρは、遷移行列πの固有ベクトル →遷移行列が決まれば一意的に決まる

## Metropolisの方法(1)

- 出現確率から逆に遷移行列を求めたい
- 詳細釣り合いが成り立てば $\rho = \rho \pi$ が成り立つ

$$\rho_i \pi_{ij} = \rho_j \pi_{ji} \quad \Rightarrow \quad \sum_i \rho_i \pi_{ij} = \sum_i \rho_j \pi_{ji} = \rho_j \sum_i \pi_{ji} = \rho_j$$

Metropolisらは詳細釣り合いを満たす遷移行列として以下を提案

$$\begin{cases} \pi_{ij} = \alpha_{ij} & \text{if } \rho_j \ge \rho_i \text{ and } i \ne j \\ \pi_{ij} = \alpha_{ij} (\rho_j / \rho_i) & \text{if } \rho_j < \rho_i \text{ and } i \ne j \end{cases}$$

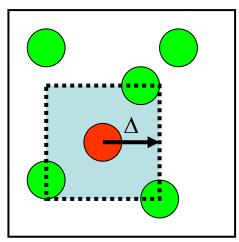
$$\alpha_{ij} = \alpha_{ji}, \quad \sum_{j \ne i} \alpha_{ij} = 1, \quad \pi_{ii} = 1 - \sum_{j \ne i} \pi_{ij}$$

## Metropolisの方法(2)

注目している原子を、その原子を中心とした、 1辺2Δの立方体の範囲内でランダムに遷移 させる

$$lpha_{ij} = rac{1}{N_{\Delta}}$$
 遷移先が立方体の中

$$lpha_{ii}=0$$
 遷移先が立方体の外



• 遷移先のエネルギーe<sub>i</sub>が、もとの状態のエネルギーe<sub>i</sub>よりも小さければ、その遷移を採択し、大きければ、以下の確率で採択する

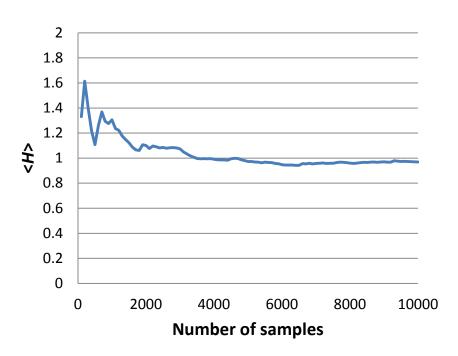
$$\rho_j/\rho_i = \exp\left[-\left(e_j - e_i\right)/k_BT\right] = \exp\left(-\Delta e_{ji}/k_BT\right)$$

採択されなかった場合は、もとの状態を新しい状態とする

$$\pi_{ii} = 1 - \sum_{j \neq i} \pi_{ij} = \sum_{j \neq i} (\alpha_{ij} - \pi_{ij}) = \sum_{\substack{j \neq i \text{ and} \\ \rho_i < \rho_i}} (1 - \rho_j / \rho_i)$$

### 計算例

- ばねにつながった玉の系に適用
- 初期条件を(q, p) = (0, 0)とする



## プログラム例

```
$nstep=10000;
                                                  #ステップ数
(\$q,\$p)=(0.0,0.0);
                                                  #初期条件
$delta=1.0;
                                                  #変位の最大値
                                                  #kT、質量、ばね定数
$kT=1.0;$m=1.0;$k=1.0;
$delta g=$delta/sgrt($k);
$delta p=$delta*sqrt($m);
open(OUT,">metropolis$delta.csv");
                                                  #出力ファイル
$ave=0.0;
$H=&calc H($q,$p);
                                                  #初期エネルギー
for($i=1;$i<=$nstep;$i++) {
  $q new=$q+2.0*$delta q*(rand()-0.5);
                                                  #試行
  $p_new=$p+2.0*$delta_p*(rand()-0.5);
                                                  #試行
  $H_new=&calc_H($q_new,$p_new);
  $probability=exp(($H-$H new)/$kT);
  if($probability >= 1.0 | $probability >= rand()) { #試行が採択される条件
    $q=$q new;$p=$p new;$H=$H new;
  $ave+=$H;
  printf(OUT "%d,%f\u00e4n",\u00e4i,\u00e4ave/\u00e4i) if(\u00e4i \u00e4 100 == 0);
close(OUT);
                                                  #エネルギー関数
sub calc H {
  my ($q,$p)=a;
  return 0.5*$p*$p/$m+0.5*$k*$q*$q;
```

### 課題2

- 講義のページからmetropolis.plをダウンロードし、アイコンをダブルクリックして実行せよ
  - サンプル数を横軸に、<H>を縦軸にプロットし、<H>が1に収束することを確認せよ
- 収束の仕方が変位の最大値\$deltaに依存することを確認せよ
  - 特に\$delta=0.1としたときにどうなるか確認せよ
- このようになる理由を考察せよ

#### 生体高分子への適用

- 生体高分子では、「状態」は立体構造に対応
- Metroplisの方法は生体高分子から原子を任意に 選び、その位置を動かすことで実現可能
- ただし、原子を動かすと大抵の場合共有結合長を変えることになり、エネルギーが増加する場合が多い→棄却される確率が高い
- このため、共有結合長や共有結合角を固定し、二面 角のみを動かすのが一般的だが困難も多い
  - →複数分子の扱いが難しい
  - →タンパク質のコアのように密にパックしている部分では、二面角を回転すると原子が衝突する可能性が高い

#### 定温分子動力学法(1)

- 立体構造分布がcanonical分布に従う分子動力学法を定温分子動力学法と呼ぶ
- 直交座標系で扱えるためモンテカルロ法より も生体高分子に適用しやすい
- 平均値を計算する際には時間平均として計 算する
- 速度をスケールすることにより温度を制御

$$\frac{3}{2}NkT = \sum_{i=1}^{N} \frac{m_i \left| \mathbf{v}_i \right|^2}{2}$$

#### 定温分子動力学法(2)

- 能勢の方法
- 能勢-Hoover chain法
  - 能勢の方法の改良版
- 束縛法
  - 座標のみcanonical分布に従う
- Langevin dynamics
  - ランダムカと摩擦により温度を制御
- Berendsenのcoupling法
  - Canonical分布を与えない
  - 簡便で安定なため、よく用いられる

系が熱浴と接している と考え、熱浴に自由度 を与える



## Langevin dynamics

- 熱浴の仮想粒子が原子に衝突してエネルギー を交換する
  - 原子が「熱い」時は、熱浴にエネルギーが逃げ、「冷 たい」時は、熱浴からエネルギーを得る
- 運動方程式

$$m\mathbf{a} = \mathbf{F}(\mathbf{x}) - \gamma \mathbf{v} + \mathbf{R}(t)$$
 摩擦力 仮想粒子との衝突による力

ランダムカRは、以下を満たす

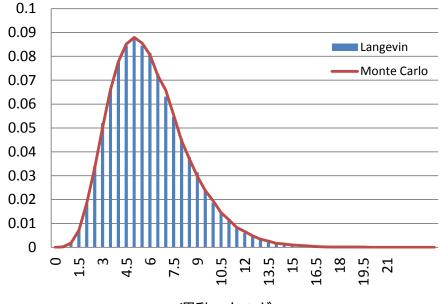
$$\langle \mathbf{R}(t) \rangle = 0$$
,  $\langle \mathbf{R}(t) \cdot \mathbf{R}(t') \rangle = 6k_{\mathrm{B}}T\gamma\delta(t-t')$  平均 分散•共分散

### 計算例

Van der Waals相互作用する多粒子系のシミュレーション(vdw\_langevin.pl)

```
$natom=4;
                 # Number of particles
$width=10.0;
                 # Width of initial
                    particle distribution
$fcap=1.0;
                 # Force constant for
                    spherical boundary
                 # Atom radius
$sigma=1.0;
$epsilon=1.0;
                 # Well depth
$mass=1.0;
                 # Atomic mass
$nstep=100000;
                 # Number of MD steps
$nsave=100;
                 # Frequency of saving
                    trajectory
dt=0.001;
                 # Time step
$seed=130520;
                 # Random seed
$qamma=10.0;
                 # friction coefficient
$kT=1.0;
```

#### 運動エネルギーの確率密度分布



# 参考:Berendsenのcoupling法

Velocity Verlet法の各ステップ終了後に瞬間的な温度 Tを計算する

$$\frac{3}{2}NkT' = \sum_{i=1}^{N} \frac{m_i \left| \mathbf{v}_i \right|^2}{2}$$

2. 速度をχ倍スケールする(定数 τを大きくすると 速度のスケールの程度は小さくなる)

$$\chi = \left[1 + \frac{\Delta t}{\tau} \left(\frac{T}{T'} - 1\right)\right]^{1/2}$$

#### 課題の提出

- 課題1の結果と考察、課題2の結果と考察を 1つのPowerPointファイルにまとめ、寺田宛 tterada@iu.a.u-tokyo.ac.jpに送ること
- その際件名は「分子モデリング課題」とし、本 文に氏名と学生証番号を明記すること