生体分子間相互作用と局在に関する空間シミュレーショ ンモデル

分子イメージング技術の進歩によって細胞内における時空間の分子運動を視覚化することができるようになった。 しかしながら、観察された分子レベルの運動がどのようなメカニズムの帰結として生じているのかについての説明 はこれまでのところ推測の城を出ていないようである。我々は細胞における分子運動、相互作用、局在、などの理 論解析を目的とした用途のための、三次元空間内における粒子の反応拡散シミュレーションアルゴリズムを提案す る。細胞表面における分子間相互作用のシミュレーションを行うことにより、クラスタリングドメイン(約 0.2µm)の生 成を見出した。このドメインを構成する分子の軌跡は「ホップ拡散」を再現する。これらの結果は、局在を理論的に 解析するために、我々のアプローチが有望であることを示している。

Simulation model for interactions and localization of biological molecules

Ryuzo Azuma,[†] Hiroshi Kobayashi, ^{††} Tomoyuki Yamamoto^{†††} Tetsuji Kitagawa, ^{††††} and Akihiko Konagaya[†]

Spatio-temporal dynamics within cells can now be visualized at appropriate resolution, due to the advances in molecular imaging technologies. However, little is known concerning how molecular-level dynamics affect properties at the cellular level. We propose an algorithm designed for three-dimensional simulation of the reaction-diffusion dynamics of molecules, based on a particle model. Snapshot images taken from simulated molecular interactions on the cell-surface revealed clustering domains (size $\sim 0.2 \mu m$) associated with rafts. Sample trajectories of raft constructs exhibited "hop diffusion". These domains corralled the diffusive motion of membrane proteins. These findings demonstrate that our approach is promising for modelling the localization properties of biological phenomena.

1 はじめに

生体分子運動と相互作用についてのシミュレーションを行うための粒子モデルに基づく一般的な方法を提案する。現在、細胞以下レベルの局在の解析は、興味ある細胞の性質がどのように制御されるかを知るために重要となっている。実験技術の進歩とともに、これらの性質の解析が進められている。 例えば、単一粒子トラッキング(SPT)と単一フルオロフォアビデオイメージ(SFVI)の技術は個々の分子が時間空間で実際にどのような動きを行い相互作用するかに関する観測を可能にした。SPTと SFVI は、形質膜における受容体

の運動 1).3)と核内の mRNA の運動 3).4).6)の解析に利用されている。また、これらの技術は、微小ドメイン構造のサイズの測定を可能にした 6).7)。SPT/SFVI 研究に関するこれらの実験研究のように定量的なデータを与える例も出てきたが、まだ多くの実験は目的とした物質が得られたか否か判断するために定性的データを用いている。もうひとつ注意すべき点は、これらの実験における長さとタイムスケールは典型的なミクロなシミュレーション(すなわち、分子と速度論方程式シミュレーション)で解析可能なスケールのほぼ中間にあることである。したがって、我々の目的はこのスケールでの実験データを統合して、理論解析を行うことを可能とするシミュレーションツールを提供することである。

我々のシミュレーション方法においては3次元空間 内の分子のブラウン運動を考慮する。この空間内での 分子間相互作用により複合体が生み出される。複合体 の結合、解離ならびに基質から生成物への変化はエネ

^{*} 理化学研究所 ゲノム科学総合研究センター

RIKEN Genomic Sciences Center

^{*} 千葉大学 薬学研究院

Graduate School of Pharmaceutical Sciences, Chiba University

^{***} 北陸先端科技院大 知識科学

School of Knowledge Science, JAIST

^{***} 東京工業大学 情報理工学研究科

Dept. of Mathematics and Computing Sciences, Tokyo Institute of Technology

ルギー状態の変化を考慮し、モンテカルロアルゴリズムに基づいたある確率で受け入れられる。これらの基本ダイナミクスは分子レベルのモデルであるが、これらの反応確率と速度論定数の関係を明らかにしており、シンプルな系(酵素反応モデル)のシミュレーションにおいては、アンサンブル平均の時間変化が速度論方程式理論により導かれる予測を正しく再現することを確認した。

この方法を使用することによって、我々は「ラフト」
®と呼ばれるコレステロールリッチな界面活性剤耐性
膜(DRM)と関連した細胞膜上のクラスタリングドメ
インの生成を示すことに成功した。さらに、(1)ドメ
インを構成する分子の軌跡は「ホップ拡散」
®と関連
した特有の拡散を示す、(2) ラフト親和性の蛋白質が
クラスタリングドメインに入ることによりタンパク質複合体生成が促進される、(3)クラスタリングドメインからのタンパク質複合体の跳避速度は複合体状態に
ない分子のものより少ないように見える、(4)このことにより、膜蛋白は、ほぼこれらのドメイン内に囲われた状態にあり、逆にクラスタリングドメインを安定
させるように見る。これらの結果のうち(1)は実験観測事実を再現しており、我々のシミュレーションアプローチの有用性を示している。

本稿の構成は以下のとおりである。2 章でシミュレーションモデルとアルゴリズムについて説明を行い、時間と長さスケールの変換則、確率論定数と速度論定数の関係性について考察を行う。3 章ではまずシミュレーションアルゴリズムの妥当性チェックとして酵素反応モデルについて行ったシミュレーション結果と微分方程式の数値解との比較を行う。次に細胞膜表面におけるクラスター形成のシミュレーション結果を示す。最後に4章で結論を述べる。

2 モデルと方法

2.1 ランダムウォーク

この過程において、各粒子は立方格子に沿って移動する。このとき、最隣接格子点 6 つのうちの 1 つに等しい確率で到達するようなランダムステップをとる。このステップは長さ I である。したがって、それぞれのその後の粒子位置は値 $(n_x I, n_y I, n_z I)(n_x, n_y$ 、および n_z は整数である)のみを取り得る。この過程で粒子は単位時間(r)あたり確率d でステップする。つまり、この粒子は各サイトで可変の待ち時間を与えられている。マスター方程式理論により、I つの極限でこのタイプのランダムウォークは、以下の拡散係数をもつ時間に依存したガウス分布をもつ Wiener 過程であることを示すことができるI0:

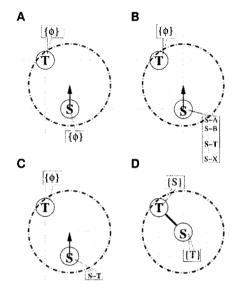
$D = \lim_{n \to \infty} \left(3l^2 d \right) \tag{1}$

ここで最大の拡散速度を与えるのは d=1/6[r¹]の場合であり、これは粒子がかならずステップすることを意味する。

2.2 結合プロセス

化学種Sの粒子が上で説明した移動に関する試行によってT種の別の粒子の相互作用範囲にちょうど入り、なおかつこれらの粒子が互いに結合することが可能であると仮定しよう。この過程で粒子がST複合体を形成することができるかどうか決定される。まず、事前に定義されたテーブル内の複合体候補リストから現在対象となっている組合せ(ここではSTのペア)を探す。図1は二元複合体のケースの典型的な例を示す。簡単のために、特定の平面に投影した運動のみを考える。ここで、S、T、およびUは粒子の化学種を示す。一点破線の円によって囲まれた領域は粒子Sの相互作用範囲(半径√3の球と定義する)を示す。この場合、結合プロセスは以下に述べる一連のステップから成る。

- (1) 粒子 S はポインタによって示されるように上方に動く。これによって、別の粒子 T が相互作用範囲に入る。ここで、これらの粒子に付けられたシンポル(4)は、空の変数を示し、拘束された粒子がないこと示す。この変数は以下、結合変数と呼ぶことにする(図 1 A)。
- (2) S 粒子について事前に定義されたテーブルを参照することによって、S 粒子が T 粒子と結合可能であることのチェックを行う。より正確には、(b)でS-T として表されているように、このテーブルに単一の S 粒子と単一の T 粒子の組み合わせがあれば、S-粒子は T-粒子と結合することができる(図 1 B)。
- (3) 一様 乱 数 ξ (0 \leq ξ <1) を 生成 し 確率 P(ST|S+T)= p^0 1exp(- Δ E1b/RT) \equiv p_1 と比較を行う(図 1 C)。 ここで、 Δ E1b/RT は無次元の活性化エネルギー(R, T はそれぞれ、気体定数、絶対温度)。 p^0 1 は Δ E1b=0での p_1 を与え、各試行間の時間間隔をコントロールする因子であるが、実効活性化エネルギー Δ E1 \equiv Δ E1b-RT ln p^0 1 を導入することによって p_1 =exp(- Δ E1/RT)と表すことができる。 ξ < p_1 であれば、粒子 S の矢印の方向の運動をアクセプトする。逆に ξ \geq p_1 であるときには、リジェクトする。ここでは、ST 複合体の生成速度が条件付き確率 p_1 であることを仮定している。
- (4) 移動をアクセプトする場合、T を粒子 S の結合変数に割り当てる。逆の場合もまた同様である(図 1 D)。



2.3 化学量論の保存のためのチェック機構

相互作用範囲の中のすべての組のSとT粒子が必ずしも互いに結合することできるというわけではない。 図2は結合プロセスに伴う例外的な場合を示している。 分子Tは、既にU分子に結合し、したがって、分子S と結合することができない。このような場合、これらの粒子は以下に述べる一連のステップの手続きによって処理される。

- (1) 移動トライアルにより粒子 S が上方向に移動しようとする。その結果、粒子 T が相互作用範囲に入る。(図 2A)
- (2) 事前に定義されたテーブルを参照することによって、分子 S が分子 T と結合可能であることがわかる(図 2 B)。
- (3) 分子 T の中の結合変数をチェックすると U がある ことがわかる。 したがって S を T の結合変数に割 り当てることができない。 同様に粒子 S の結合変数に T の割り当ても妨げられる(図 2 C)。

2.4 解離プロセス

この過程では、粒子TとSの結合変数にそれぞれ割り当てられたSとTは、解離のアクセプトと同時にクリアされる。

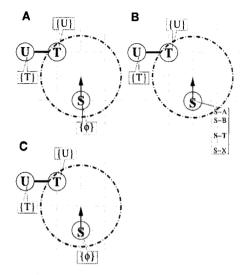


図2 結合を伴わない相互作用例。(A) Uは、既に、TとUの結合により Tの結合変数を占有している。(B) 候補リストの中の TS を探索するプロセス。(C) 粒子 T の結合変数を参照すると{U}がある。したがって ST 複合体の生成は排除される。

- (1) 一様乱数ξ(0≤ξ<1)を生成し、確率 *P*(S+T|ST) = $p^0_2\exp(-\Delta E 2_b/RT)$ = $\exp(-\Delta E 2_b/RT)$ = $p^0_2\exp(-\Delta E 2_b/RT)$ = $p^0_2\exp(-\Delta E 2_b/RT)$ = $p^0_2\exp(-\Delta E 2_b/RT)$ = $p^0_2\exp(-\Delta E 2_b/RT)$ は無次元の活性化エネルギー、また、 $\Delta E 2=\Delta E 2_b \cdot RT \ln p^0_2$ 。 ξ< p^0_2 であるときに、粒子 S の移動をアクセプトし、逆にξ≥ p^0_2 であるときリジェクトする(図 3 A)。つまり、S+T→ST の反応速度は $\Delta E 2_b/RT$ の指数関数として書くことができると仮定する 10。
- (2) 移動をアクセプトする場合、粒子 S の結合変数における T をクリアする、逆もまた同様となる(図 S B)。

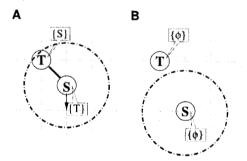


図3 解離プロセス。粒子Sは、ランダムウォーク試行によって矢印の方向へ進もうとする。TS複合体(A)はSとT粒子に分裂する(B)。

2.5 反応プロセス

この過程で、各粒子は化学種が異なったものに入れ 換えられる試行を受ける。手順のステップは以下の通 りである。

- (1) 一様 乱数 ξ(0≤ξ<1) を生成し確率 *P*(VT|ST)= p^3 exp(- Δ E3_b/*RT*) =exp(- Δ E3/*RT*)≡ p^3 と比較を行う。ここで、 p^3 3は Δ E3_b=0での反応確率、 Δ E3= Δ E3_b-*RT* は無次元の活性化エネルギー、また、 Δ E3= Δ E3_b-*RT* ln p^3 3。 ξ< p_3 であるときに、粒子 S の V への変更をアクセプトしξ≥ p_3 であるときにリジェクトを行う。(図 4A)
- (2) この変更がアクセプトされればSTからVTへ変換を行う。(図4B)

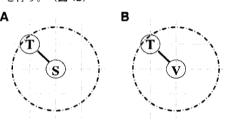


図4 化学反応ブロセス。TS複合体(A)はTVに変換される(B)。

2.6 時間と長さスケール

シミュレーションの単位時間 (τ) は、あらゆる粒子が一度だけ移動の試行を受けた1サイクルと定義する。同様に、反応プロセスの試行も全ての粒子について単位時間あたり一度だけ実行される。次に、これら単位時間と単位長さと実時間(sec)、長さ単位(μ m)の間の関係づけを行う。具体的には、スケール変換を以下のように行う。(a) 比較的小さな体積の中での比較的速いダイナミクスに興味を持っているとき、1sec=5×10 5 τ ならびに、1 μ m=181.9Iとする。(b)逆に、比較的大きい容積中での比較的長時間にわたる反応の振舞いを調べるときには、1sec=5×10 3 τ ならびに、1 μ m=18.19Iとする(表 1)。

これらの 2 つの組み合わせのスケール変換は、 $d=1/6[\tau^1]$ つまり、最も速い拡散であるときに、双方が実単位系で $D=7.6[\mu m^2/sec]$ を与えるように選択されている。これは以下の計算で容易にチェックすることができる。 拡散係数を式(1)の近似として $D=3Pd[\tau^1]$ によって評価するので、(a)と(b)双方のパラメーターの組合せ($J,d=(5.498\times10^{-3}[\mu m],5\times10^5/6[sec^{-1}])$ ならびに $(5.498\times10^{-2}[\mu m],5\times10^5/6[sec^{-1}])$ は等しく $D=7.6[\mu m^2/sec]$ を与える。この値は、細胞質中の球状蛋白に対する実験値に近い12)。

表1 確率論定数と速度論定数の間の関係。

	(a)	(b)
1 sec	5×10 ⁵ τ	5×10 ³ τ
1 μm	181.9/	18.19/
$D \left[\mu \text{m}^2 / \text{sec} \right]$	45d	45 <i>d</i>
$k_1 [nM^{-1}sec^{-1}]$	$3.77p_1d$	$37.7p_1d$
$k_{\cdot 1} [\operatorname{sec}^{\cdot 1}]$	$5\times10^5\times1/3\times p_2 d$	$5 \times 10^{3} \times 1/3 \times p_{2} d$
k ₂ [sec ⁻¹]	5×10 ⁵ p ₃	5×10 ³ p ₃

スケール変換(a)と(b)、ならびに、速度論係数と確率論定数の間の関係。

2.7 速度論係数

表 1 に、(a)および(b)について理論的に導いた確率 論定数および速度論係数の関係性をまとめた。ここで、 k₁、k₋₁および k₂は、反応 S+T→ST、ST→S+T およ びST→VTについての速度論係数をそれぞれ示す。こ れらの関係性の意味を簡単に考察してみる。まず、k1 については(b)に比べて(a)のほうが小さくなっている。 これは(b)に比べて(a)のほうが空間刻みが小さくなり 反応半径が小さくなった(R~1を仮定すれば、前者は R~55nm、後者は R~5.5nm) ため相互作用の頻度が低 下したことに起因する。次に、k1とk2は(b)に比べて (a)が時間刻み数に比例して増大していることがわか る。これは1 sec あたりに行う k1と k2の反応プロセ ス (解離と反応) の 1 sec あたりの試行回数が時間刻 み数の増えた分だけ増大したためである。したがって、 時間刻み、すなわちτは最も早い反応でなおかつ反応確 率が1のときの反応の時間間隔を表していると解釈す ることができる。

係数 κ は以下のようにして導かれる。不可逆反応 $S+T \rightarrow ST$ において、相互作用半径内に入った $S \ge T$ は必ず ST になるとした場合、この過程の反応速度は 溶液中における拡散律速反応速度理論から予言され、

$$v_1^b = 4\pi R D' \left\{ 1 + R (\pi D't)^{-1/2} \right\} [S][T]$$
 (2)

と書かれる $^{13),14}$)。 ここで $D=D_S+D_T(D_S,D_T)$ はそれぞれ S、T の拡散定数)。 R は反応半径である。 これに対して結合の活性化エネルギー、すなわち、結合確率を考慮したモデルでは、(2)式に p_1 を掛けた速度

$$v_a = v_1^b p_1 = 4\pi p_1 RD' \{1 + R(\pi D't)^{-1/2}\} [S][T]$$
 (3)

より反応がすすむ。 通常の時間範囲では $R/\sqrt{\pi D't}$ ≪1 である。したがって、

$$v_1 = v_a \Big|_{t \to \infty} = 4\pi p_1 R D'[S][T] \tag{4}$$

を用いる。さらに、、*Ds=Dr=D を仮定すると*、(4)式 は(1)より

$$v_1 = 24\pi p_1 R l^2 d[S][T]$$
 (5)

$$k_1 = 24\pi p_1 R l^2 d \tag{6}$$

が導かれる。実際には R~I の近似による式 K= 24π $p_1 Pol_{T}$ $^{-1}$

$$\alpha = \frac{\sum_{x_{s}} \theta \left(R + \varepsilon - \left\| \mathbf{x}_{s} - \mathbf{x}_{T} \right\| \right) \sum_{\Delta \mathbf{x}_{s}} \theta \left(\left\| \mathbf{x}_{s} + \Delta \mathbf{x}_{s} - \mathbf{x}_{T} \right\| - R \right)}{\sum_{\mathbf{x}_{s}} \sum_{\Delta \mathbf{x}_{s}} \theta \left(R + \varepsilon - \left\| \mathbf{x}_{s} - \mathbf{x}_{T} \right\| \right)}$$
(7)

のファクターの寄与分を考慮している。ここで*6(x)*は x>0 で 1、 $x\leq0$ で 0 の値をとる関数であり、 ϵ は 0 より 大きい小さな数、xs と xr はそれぞれ s と T の位置、 Δx_s は1ステップの s の移動分を表す。 x_T 固定してい るので $\mathbf{x}_{\mathsf{T}}=0$ としてよい。また、 $R=\sqrt{3}$ であるので、 xs は xT=0 を中心として1辺あたり3つの格子点を持 つ立方体中の点のうちのいずれかにある。したがって、 これらの点における移動の総数を計算すると 33× 6=162 とおりである。一方、これらのうち、解離、つ まり、xr=0 から R-√3 以上離れるものについて考え ると、まず、立方体の8つの頂点については3つの移 動方向が存在する。次に 12 の辺の中点については2 つの方向がある。最後に6つの面の中点に関しては1 つの向きがある。したがって、解離をともなう移動の 総数は 8×3+12×2+6=54 になる。したがって、 $\alpha=54/162=1/3$ が導かれる。

以上のことを一般的な形で再びまとめ直すと下の表 2のようになることが示される。ここで ϕ は 1 sec あたりの時間刻みの数、 λ は 1μ m あたりの空間刻みの数であり、4行目の k_1 の式中のファクター0.602 は濃度単位 nM に変換を行う際に現れる係数である。表 1 中では k_1 および k_2 が時間刻み数 ϕ に依存しているように表示されていたが、表 2 で示されているように、実際には時間 τ あたりの速度 p^0_2 ならびに p^0_3 が掛け算される。

表 2 確率論定数と速度論定数の間の関係:一般的な関係式

1 sec	φτ
_1 μm	λ/
$D\left[\mu\mathrm{m}^2/\mathrm{sec} ight]$	$\varphi d / \lambda^2$
$k_1 [\mathrm{nM}^{\cdot 1} \mathrm{sec}^{\cdot 1}]$	0.602×24πd φp ⁰ 1 exp(-ΔE1 _b /RT)/ λ ³ =0.602×24πdφ exp(-ΔE1/RT)/ λ ³
$k_{\cdot 1} [\mathrm{sec}^{\cdot 1}]$	$\alpha d \varphi p^{0}_{2} \exp(-\Delta E 2 / RT)$ $= \alpha d \varphi \exp(-\Delta E 2 / RT)$
k ₂ [sec-1]	$φp^0_3 \exp(-\Delta E3_b/RT)$ = $φ \exp(-\Delta E3/RT)$

3 結果

3.1 結合した 2 分子の運動

上記のアルゴリズムとその実装が設計されたように正しく働くか否かのチェックを行うため、単純な 2 分子反応 $S+E \rightarrow SE$ のシミュレーションを行い、粒子の軌跡の表示を行った。 \mathbf{Z} 5 のように \mathbf{Z} $\mathbf{Z$

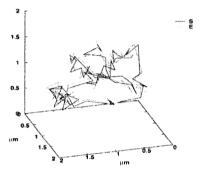


図5 S+E→SEのシミュレーション。粒子SおよびE は p_z =0 で互いに結合している。 これらの軌跡を t=0 から 1.6×10^4 てまで 1.6×10^4 ておきにプロット。 長さ単位は 1μ m、表 1(b)のスケール変換に基づく。

3.2 可逆酵素反応

上記の結合、解離、および化学反応の各プロセスについて、多数の粒子系において理論上の要件を満たすかどうかの定量的な検討を行うために、以下の可逆酵素反応について一連のシミュレーション解析を行った:

$$S+E \xrightarrow{A \to 1} SE$$

$$AE \downarrow 2$$

$$SE \xrightarrow{A \to 1} DE$$

$$AE \uparrow 3$$

$$DE \xrightarrow{A \to 1} DE$$

$$AE \uparrow 2$$

$$DE \xrightarrow{A \to 1} DE$$

$$AE \uparrow 2$$

$$DE \to AE \uparrow 3$$

$$DE \to AE \uparrow 2$$

$$DE \to AE \uparrow 3$$

$$DE \to AE \uparrow 4$$

$$DE \to AE \uparrow 3$$

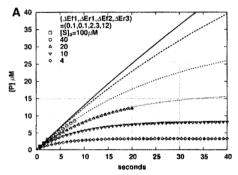
$$DE \to AE \uparrow 4$$

$$DE \to AE$$

ここで、各反応における変数(例えば、S+E \rightarrow SE 反応 における a_1 と Δ Ef1)は速度論係数と無次元の活性化エ ネルギーの組み合わせを示す。

我々のモンテカルロシミュレーションにおいては、各サイトごとに[S]。の割合で粒子をランダムに配置した初期分布から開始して、16 サンプルに関する平均値の時間発展の評価を行った。図6に、表2(a)および2(b)に示した2セットの活性化エネルギーについて、[P]の平均値の時間発展を様々な初期濃度[S]。にたいしてプロットした結果を示す。図6AおよびB中のシ

ンボルがそれぞれ表 3 (a)および(b)のパラメタを用いて計算された結果である。この結果、比率[P]/[S]の定常値は exp (- Δ G/RT)と一致することが確認できる(ここで Δ G= Δ Ef1- Δ Ef2+ Δ Ef2+ Δ Ef2- Δ Ef3- Δ Er3= 0.7 RT)。例えば、図 6 A \geq B 中のシンボル ∇ ([S] $_0$ = 10 μ M)の定常状態の値は双方ともに[P]=8.20 μ M を、シンボル \Diamond ([S] $_0$ =4 μ M) のそれはともに[P]=3.27 μ M を与える。



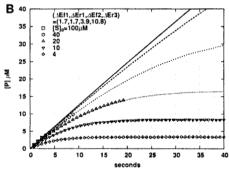


図 6 モンテカルロシミュレーションと連立常微分方程式の結果の比較。モンテカルロ(粒子)シミュレーション(白抜きシンボル)の結果を[P]の平均値、およびこれに対応した速度論方程式(点線および実線)の数値解を時間(秒)に対してブロットした。活性化エネルギーおよびこれらに対応した速度論パラメーターを表3に示す。(A)表3(a)および(c)のパラメタセットについての結果。(B)表3(b)および(d)のパラメタセットについての結果。E 総濃度は[E]。=0.1μM。モンテカルロのデータは16 サンブルの平均値。初期条件において、3 次元空間内のすべてのサイトに等しい確率で粒子を配置。

(8)式と同じ反応について、速度論式(連立常微分方程式)を解くことによって得られた結果と比較を行った。この比較を行うため、表3(a)および2(b)中の活性化エネルギーに表1(a)の中のスケール変換規則を適用し、これによって、表3(c)および2(d)中の対応する速度論パラメーターをそれぞれ得た。速度論方程式の具体的な形を以下に示す。

$$\begin{cases} \frac{dx}{dt} = a_1 u v - a_{-1} x + b_2 y - a_2 x \\ \frac{dy}{dt} = a_2 x - b_2 y - b_{-1} y + b_1 z v \\ \frac{dz}{dt} = b_{-1} y - b_1 z v \end{cases}$$

$$(9)$$

ここで x,y,z はそれぞれ[SE],[PE],[P]を表し、以下の 束縛条件を持つ。

$$u = [S]_0 - x - y - z$$

$$v = [E]_0 - x - y$$
(10)

表3 可逆酵素反応モデル(式8)のパラメーター値。

苦性化エネルギー	(a)(图6A)	(6)(図68)	速度論係数	(c) (図 6A)	(d) (図 6B)
[87]					
ΔEfl	0.1	1.7	$a_1 [nM^- sec^{-1}]$	5.60×10 ⁻¹	1.12×10 ⁻¹
ΔErl	0.1	1.7	$b_1 [nM^{-1}sec^{-1}]$	5.60×10 ⁻¹	1.12×10 ⁻¹
ΔEf2	2.3	3.9	a. ₁ [sec ⁻¹]	2.79×10^{3}	5.62×10^{2}
ΔEr2	4.6	4.6	b.1 [sec.1]	2.79×10^{2}	2.79×10^{2}
ΔEf3	10.8	10.8	a ₂ [sec ⁻¹]	1.02×10 ¹	1.02×101
ΔEr3	12.4	10.8	b_2 [sec ⁻¹]	2.06	1.02×10^{1}
ΔG	0.7	0.7	K_{eq}	0.50	0.50

活性化エネルギーの速度論係数への変換は表 1(a)に基づいて行なった。 $K_{\infty}=a_1a_2b_1/a_1b_2b_1$

3.3 2次反応以上の高次のオーダーの反応への拡張

以上に述べたシミュレーションは、高々2 つの異なる種類から成る複合体をもつ化学反応のみを含んでいる。しかしながら、シミュレーション方法の一般的な適用については、2 つを越える種類の多体の相互作用を含む、より高次のオーダーの化学反応モデルに対応可能なアルゴリズムを実装しなくてはならない。これを可能とするため、各粒子の結合パートナーのインデックスおよび化学種を常にモニターし、この情報を「結合配列」としてとっておくようにしたアルゴリズムの開発を行った。煩雑になるためアルゴリズムのその他の詳細については割愛するが、この拡張版アルゴリズムは 2.2.2.5 章で述べたものと基本的には同じ考え方で作られたものである。

3.4 細胞膜上におけるクラスター形成

細胞膜上におけるクラスター形成についてのシミュレーションは拡張アルゴリズムの有用性を最も良く示す応用例の1つである。このシミュレーションにおいて、細胞膜上のクラスターである「ラフト」の形成とこれにともなうT細胞受容体TCRとLAT(膜貫通型アダプター・タンバク質)の相互作用に対する影響の検討を行った。T細胞受容体およびLATは細胞表面上のコレステロールリッチなミクロドメイン(ラフト)にたいする親和性がある。

コレステロールは主としてスフィンゴミエリンから 成る形質膜の性質を変えることができるため、クラス タリングに対して非常に重要な効果がある。コレステロールを加えることによって固体(SO)相をとる形質膜が液体 (LO)相へ移行することが示されている。このコレステロール付加の中間のレベルで、SO 相および LO 相は共存することができる。この共存相においては形質膜側方の異方性が生じており、コレステロールリッチドメインへコレステロールが分離した状態にある 80。形質膜外葉のクラスタリングに関して他の要因の影響もあるといわれている。たとえば、アルキル鎖の長さおよび飽和がクラスタリングに寄与しているとの提案がなされている。つまり、長い飽和アルキル基の鎖をもつ、スフィンゴ糖脂質、スフィンゴミエリンおよびリン脂質は、コレステロールリッチドメインに入ってラフトを形成しうる 150.160.170,180。

これらの要因を考慮に入れ、クラスター形成に関係 する重要なコンポーネントおよびそれらの相互作用パ ラメーターの組込みを行った。コレステロール(C)、 スフィンゴ糖脂質(G)、TCR(T)および LAT(L)分子間 の相互作用を考慮した。比較的低い大きさのカップリ ングを CG、GTおよび GL複合体について仮定し、こ れらより高い親和性をTL複合体について仮定する(詳 細は 19)。このような相互作用条件ならびに十分な量 の CG 複合体があるときに、安定したクラスタリング パターンが得られる(図7;動画ファイル20)。図7に示 すように、CおよびGコンポーネントはDRM/ラフト 状構造を示し、クラスタリング領域(サイズ約 0.2μm) を形成する。我々のシミュレーション結果が先行研究 の結果 17から進歩した点は、オリゴマー化に引き起 こされたクラスタリングを示したことにある。このク ラスタリングにおいては、比較的強いカップリングで 結合した少数の膜タンパク質複合体の存在が、CとG に富んだ安定したラフト(受容体クラスタラフト)の生 成を促す²¹⁾。実際、クラスタ内の TL 複合体の遅い運 動はクラスタの分解を妨げているように見える一方、 TL 複合体の生成は、クラスター領域の T および L の 囲い込みによって促進される。

SFVI ならびに SPT 実験結果との比較を行うため、このシミュレーションから得られた典型的なサンプルの軌跡の表示を行った(図 8 および動画ファイル 22)。 クラスタリングが存在する状態において 2 つのタイプの特徴的な拡散運動が観察された。すなわち、主として T および L 成分(図 8 A および B)について観察される遅い移動、および C および G(図 8 C および D)が示す比較的自由な運動だがクラスタリングのない状態で示すものより遅い運動、の 2 つが観察された。興味深いことに、C と G 成分はクラスタを横切る「ホップ拡散」を示す。すなわち、分子の軌跡にほぼ同じサイズ(約

0.2μm)をもつ塊状のものが現れる(図 8D)。このサイズは、ほぼ図7の中のクラスタリング領域の直径と等しい。

2.2 sec 1100000 step cholesterol glycosphingolipid T-cell receptor

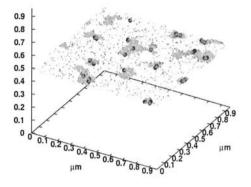


図 7 細胞膜表面におけるクラスター形成のシミュレーション。 t=2.2 秒において得られたスナップショット。 各軸の長さ日盛りは μ m。 分子の種:(+)コレステロール、 (\times) スフィンゴ糖脂質、 (\triangle) T 細胞受容体、および (\bullet) LAT アダプター・タンパク質。

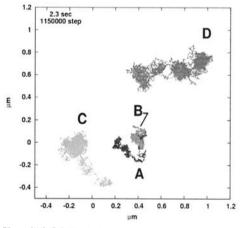


図 8 細胞膜表面におけるクラスター形成のシミュレーション: t=0.4-2.3 秒間の粒子の軌跡。(A)TCR、(B)LAT、(C)コレステロール、(D)スフィンゴ糖脂質。

TとLについては、ほとんどのTおよびLがクラスタ中でTL複合体を急速に形成するのでクラスタから脱出するのに必要なエネルギー・コストが増加する。このため、このホップ拡散はめったに生じない。図8AおよびBでは、Tは、かろうじてクラスタを脱出し、別のクラスタ(Lが捕らえられている)へ再び入

り込む。

同様の性質は実験的にも観察データが示されている。すなわち、NRK の繊維芽細胞の細胞膜上において単一あるいは小集団の DOPE(リン脂質)分子の軌跡のイメージを 25 ミリセカンドの時間分解能で追跡し記録した結果、約 0.2 マイクロメートルの典型的なスケールを持ったホップ拡散を示すことが見出された 9。膜タンパク質の運動においては、Lck(TCR クラスタリングにリクルートされた Src ファミリー蛋白質キナーゼ)の拡散速度は、TCR クラスタの刺激箇所からの距離が減少するにつれて減少した 239。これらの観察は我々のシミュレーション結果と一致する。

4 結論

我々のシミュレーション方法は粒子モデルを用いることにより分子の運動および相互作用の数理的解析を可能とする。分子の運動は3次元空間内のランダムウォークとして表現し、相互作用は粒子間の結合プロセスおよび解離プロセスとしてそれぞれ表現する。我々のアプローチの特徴のひとつは、互いに拘束した粒子として複合体を表現可能な点にある。これらの複合体の結合プロセスおよび解離プロセスは、エネルギー変化を考慮したモデルに基づいている。つまり、活性化エネルギーに基づく遷移確率によって結合と解離のプロセスが進行する。このように、1つ1つの粒子を区別してすべてのプロセスを実行する。従来の副空目をもちいる手法、すなわち、Gillespie のアルゴリズム260,270に基づいた以前の反応拡散方法240,250においては、必ずしも粒子と分子の対応関係が明確ではなかった。

さらに、我々の粒子シミュレーション・モデルは基本的に確率論であるので、確率的な変動の大きさおよび影響を調べることは重要である。 3.2節で述べた可逆酵素反応モデルの定量的解析を行うことによって、濃度の平均値が速度論方程式理論から導いた理論曲線を再現することを実証した。しかしながら、生の時間変化をみると個々のサンプルは平均値のまわりに常に変動していることに気づく。この種の変動は固有ノイズに相当する。他方、外部入力による変動は外因性ノイズと呼ばれる $^{28}, ^{29}$ 。現在、固有ノイズの定量的な解析、特に、 $K_{\rm m}$ と $V_{\rm max}$ のような速度定数にたいしての依存性の検討を行っている。

このシミュレーション方法を使用して、細胞膜におけるラフトと「流動モザイク」モデル 30,311に関係したクラスタリング・パターンの存在を実証することに成功した。免疫細胞シグナル伝達では、ラフトはT細胞の LAT のようなラフト親和性のアダプター・タンパク質の「プラットフォーム」であり、他のタンパク質

からの異なるシグナルを絶縁しているとの仮説が示されている ^{32),33)}。シミュレーションを用いてこれを確認するためには、(1) クラスタリングドメインを自動的に識別すること、ならびに(2)これらのドメイン間で輸送された物質量の統計解析を行うことの 2 点がまず必要となる。これらの解析を近く行う予定である。

斜辞

本論文のシミュレーション計算は東京工業大学学術国際情報センターTSUBAME グリッドクラスタ、 RIKEN スーパーコンバインドクラスタ(RSCC)を使用して行なわれた。

参考文献

- 1) Daumas F, Destainville N, Millot C, Lopez, A, Dean, D., and Salome L: Confined diffusion without fences of a g-protein-coupled receptor as revealed by single particle tracking. *Biophys J.* 2003, 84 (1): 356-66.
- 2) Ritchie K and Kusumi A: Single-particle tracking image microscopy. *Methods Enzymol.* 2003; 360: 618-34.
- 3) Shav-Tal Y, Darzacq X, Shenoy SM, Fusco D, Janicki SM, Spector DL, and Singer RH: Dynamics of single mRNPs in nuclei of living cells. *Science* 2004-a, 304 (5678): 1797-800.
- 4) Shav-Tal Y, Singer RH, and Darzacq X: Imaging gene expression in single living cells. *Nat Rev Mol Cell Biol* 2004-b, Oct.5 (10): 855-61.
- 5) Fusco D, Accornero N, Lavoie B, Shenoy SM, Blanchard JM, Singer RH, and Bertrand E: Single mRNA molecules demonstrate probabilistic movement in living mammalian cells. *Curr Biol.* 2003, 13 (2): 161-7.
- 6) Murase K, Fujuware T, Umemura Y, Suzuki K, Iino R, Yamashita H, Saito M, Murakoshi, H., Ritchie, K., and Kusumi, A: Ultrafine membrane compartments for molecular diffusion as revealed by single molecule techniques, *Biophys J*, 2004, 86: 4075-4093.
- 7) Kusumi A, Ike H, Nakada C, Murase K, and Fujiwara T: Single-molecule tracking of membrane molecules: plasma membrane compartmentalization and dynamic assembly of raft-philic signaling molecules. *Sem in Immunol* 2005, 17: 3-21.
- 8) Barenholz Y: Sphingomyelin and cholesterol: from membrane biophysics and rafts to potential medical applications. *Subcell Biochem*, 2004, 37: 167-215.
- Fujiwara T, Ritchie K, Murakoshi H, Jacobson K, and Kusumi A: Phospholipids undergo hop diffusion in compartmentalized cell membrane, *J Cell Biol* 2002, 157, 1071-1081.

- Gardiner CW: Handbook of stochastic methods, Springer, Berlin, 2004
- 11. Kramers HA: Brownian motion in a field of force and the diffusion model of chemical reactions. *Physica.*, 1940, 7: 284-304.
- 12) Arrio-Dupont M, Foucault G, Vacher M, Devaux PF, Cribier S: Translational diffusion of globular proteins in the cytoplasm of cultured muscle cells. *Biophys J* 2000, 78: 901-907.
- 13) Smoluchouski MV: Versuch einer mathematischen theorie der koagulationskinetik kolloider losungen. *Z Physic Chem*, 1917, 92: 129-168.
- 14) Collins FC and Kimbal GE: Diffusion-controlled reactions in liquid solutions. *Industrial and Engineering Chemistry*, 1949, 41: 2551-2553.
- 15) Subczynski WK, Antholine WE, Hyde JS, Kusumi A: Microimmiscibility and three-dimensional dynamic structures of phosphatidylcholine-cholesterol membranes: translational diffusion of a copper complex in the membrane. *Biochemistry*, 1990, 29: 7936-7945.
- 16) Pasenkiewicz-Gierula M, Subczynski WK, and Kusumi A: Influence of phospholipid unsaturation on the cholesterol distribution in membranes. *Biochemistry*, 1991, 73: 1311-1316.
- 17) Gil T, Ipsen JH, Mouritsen OG, Sabra MC, Sperotto MM, and Zuckermann MJ: Theoretical analysis of protein organization in lipid membranes. *Biochem Biophys Acta*, 1998, 1376: 245-266.
- 18) Bretscher MS and Munro S: Cholesterol and the Golgi apparatus. *Science*, 1993, 261: 1280-1281.

19)

http://big.gsc.riken.jp/index_html/Members/azuma/folder.2 006-06-13.0548915430/AdditionalFile2.pdf

20)

http://big.gsc.riken.jp/index_html/Members/azuma/folder.2 006-06-13.0548915430/112.mp4

21) Kusumi A, Koyama-Honda I, and Suzuki K: Molecular dynamics and interactions for creation of stimulation-induced stabilized rafts from small unstable rafts. *Traffic*, 2004, 5:213-230.

22)

http://big.gsc.riken.jp/index_html/Members/azuma/folder.2 006-06-13.0548915430/112trj.mp4

23) Ike H, Kosugi A, Kato A, Iino R, Hirano H, Fujiwara T, Ritchie K, Kusumi A: Mechanism of Lck recruitment to the T-cell receptor cluster as studied by single-molecule-fluorescence video imaging,

- Chemphyschem 2003, 4(6):620-6.
- 24) Stundzia AB and Lumsden CJ: Stochastic simulation of coupled reaction-diffusion processes. *J Compt Phys.*, 1996, 127: 196-207.
- 25) Elf J, Doncic A and Ehrenberg M: Mesoscopic reaction-diffusion in intracellular signaling, In: Fluctuations and noise in biological, biophysical and biomedical systems. Edited by Bezrukov S et al. 2003, SPIE, Bellingham, WA. pp.114-124.
- 26) Gillespie DT: A general method for numerically simulating the stochastic time evolution of coupled chemical reactions. *J Compt Phys*, 1976, 22: 403-434.
- 27) Gillespie DT: Exact stochastic simulation of coupled chemical reactions. *J Phys Chem*, 1977, 81 (25): 2340-2361.
- 28) Elowitz MB, Levine AJ, Siggia ED, and Swain PS: Stochastic gene expression in a single cell. *Science* 2002, 297, 1183–1186.
- 29) Swain PS, Elowitz MB, and Siggia ED: Intrinsic and extrinsic contributions to stochasticity in gene expression. *Proc Natl Acad Sci USA*, 2002, 99 (20), 12795–12800.
- 30) Singer SJ and Nicolson GL: The fluid mosaic model of the structure of cell membranes, *Science*, 1972, 175,720-730.
- 31) Barenholz Y and Cevc G: Structure and properties of membranes. In: *Physical Chemistry of Biological Surfaces*. Edited by Baszkin A, and Norde W, Marcel Dekker, New York 2000, pp.171-241.
- 32) Veillette A: Specialized adaptors in immune cells. *Curr Opin Cell Biol*, 2004, 16: 146-155.
- 33) Leo A, and Schraven B: Networks in signal transduction: the role of adaptor proteins in platelet activation. *Platelets* 2000, 11, 429-445.