# 動的な反応ネットワークに基づく反応拡散系の構築

 〇小橋口 洋<sup>†</sup>
 鈴木 麗璽 <sup>‡</sup>
 有田 隆也<sup>‡</sup>

 <sup>†</sup>名古屋大学大学院 人間情報学研究科
 <sup>‡</sup>名古屋大学大学院 情報科学研究科

Construction of a reaction-diffusion system based on dynamic reaction networks

 $\bigcirc$  Hiroshi Kohashiguchi<sup>†</sup> Reiji Suzuki<sup>‡</sup> Takaya Arita<sup>‡</sup>

 $^\dagger$  Graduate School of Human Informatics, Nagoya University

<sup>‡</sup> Graduate School of Information Science, Nagoya University

Abstract: This paper aims to clarify the interactions between the emergence of reaction networks caused by the micro-level interactions among molecules and the pattern formation caused by the macro-level interactions among emerged networks. For this purpose, we constructed a reaction-diffusion model based on dynamic reaction networks by expanding Fontana's AlChemy (Fontana, 1991) into a one dimensional space, in which molecules generated by reactions within each grid can diffuse into neighboring grids. The results have shown that a stable pattern which consists of different reaction networks emerged through competitive interactions among self-reproductive networks.

## 1 はじめに

複雑なシステムの起源,特に生命の起源の探求において, 多様性の創発と維持は重要な論点である.特に生物の体表 パターン生成に代表される,反応拡散系におけるチューリ ングパターンのような自発的なパターン形成については, 主に解析的な手法によりその振舞いが研究されてきた.し かし,これらに関する従来の研究では,分子間の反応ネッ トワークを構成する分子の種類はごく少数に限られ,細胞 内の反応系のような複雑な分子間の相互作用に基づく大 域的なパターン形成に関しては議論が不十分であった.ま た,分子間の相互作用のルールもあらかじめ限定されたも のであり,反応ネットワークそのものの創発や変動,複数 の異なる反応ネットワーク間の相互作用がパターン形成に 与える影響についても議論がなされていない.

また,近年,抽象化学と呼ばれる,化学の本質を抽象化 しこれを計算過程の1つとしてとらえ,計算機上に実装す ることで生命の化学反応系の普遍的形式を解明する構成論 的研究が盛んになっている.具体的には,Fontana らの λ 計算[1], Ikegami らの Turing マシンとテープ[2], Suzuki らの文字集合の書き換え [3] などで表現され,化学分子, 生命個体,遺伝子などを構成要素とした,生命の様々な段 階における動的な振舞いの研究に用いられている.しか し、これらの研究においては、要素間相互作用によって創 発したネットワーク間の相互作用と、チューリングパター ンのような自発的な空間パターン形成との接点については 注目されていなかった.

以上の2つの視点を踏まえ,本研究は,分子間の相互 作用によって生じるミクロなレベルの反応ネットワークの 創発と, 創発したネットワーク間の相互作用によるマク ロなレベルでのパターン形成との関係を明らかにするこ とを目的とする.そのために、本研究では抽象化学系に よる動的な反応ネットワークに基づく反応拡散系モデル を構築した.本研究では、抽象化学系として Fontanaの AlChemy[1] を採用する. AlChemy は、 $\lambda$ 計算を簡略化し た体系の上に化学反応の最小レベルを抽象化したもので, 分子と化学反応をそれぞれ λ 関数と関数合成により表現す ることで分子間の相互作用がネットワーク構造を形成する 過程を明らかにするものである.本モデルは、AlChemy を動的な反応ネットワークを1次元格子上に拡張し,格子 内で化学反応が生じると同時に近傍の格子に分子が拡散す るものとした.本稿では特に、分子の生成や拡散にかかわ るパラメータの系全体への影響,生成されるネットワーク の特徴とその進化過程,ネットワーク間の競合によって生 じる空間的パターンに注目して実験および解析を行った.

## 2 λ 関数に基づく1次元反応拡散系モデル

#### 2.1 概要

世界は λ 関数の集合 (Turing Gas) と円形に配置された 格子による空間で構成される.それぞれの分子 (λ 関数) は 格子空間内で 1 次元方向の自由度をもち,分子間の反応と 格子間の拡散の相互作用が与えられる.反応に関しては本 モデルでは 2 体衝突のみを取り扱う.

## 2.2 抽象化学系

本モデルにおける化学反応は Fontana の AlChemy[1] を 基礎にしている.化学分子を抽象的に  $\lambda$  関数で表現し,こ のように関数で表現された分子 f,g 間の化学反応の結果 を関数合成 f(g) で表現する.この場合,関数 f は触媒分 子,関数 g は反応分子になっている.分子モデルに関数を 使用することで,反応分子としてのリスト的表現と,触媒 としての関数変換的機能の両方を記述することができる. 本モデルでは,触媒分子 f と反応分子 g の反応による生 成物を h とすると次のような化学反応を想定している.

$$f + g \to f + g + h(=f(g)) \tag{1}$$

これは、分子 f と g が反応し、新たな分子 h が生成され るものの、f と g はそのまま残る反応であることを示して いる.ただし、1 ステップでの反応において生成される新 規分子と既存の分子の構成比率は後述する手順によってス テップごとに調節される.

## **2.3**反応の計算方法

 $\lambda$ 関数は具体的には6種類の基本演算子と1種類の変数 項 (変数名 a) を組み合わせたリスト<sup>1</sup>で表現される.リス ト間の相互作用である関数合成はリストの第1項を関数 として解釈し,それ以降の関数を引数として考え処理を実 行するものとする.基本演算子による処理内容を表1に示 す.関数  $f = (+a) \ge g = ((*a a)(-a))$ を例として関数 合成 f(g)を考える.この場合, $f(g) = (+g) \ge cx$ るから, 表1から演算子 + は引数となるリストの先頭要素を返す ので,これを gに適用すると f(g) = (\*a a)が得られる. 次に,f = ((+a)(\*a a)(>a))のような1つのリストに 複数のリスト (この例では3つ)が含まれている場合の関 数合成 f(g)を考える.一般に  $f = (f_1 f_2 ... f_n)$ のような 複数の関数が入った形のリストに任意の関数 g を代入して 値を計算する場合,まず内部の関数による関数合成  $f_n(g)$ を計算し,それらの結果を  $f_{ng}$ とする.次に,リストの第 1項を関数として解釈し,それ以降の関数を引数として考 える関数合成の規則から,f(g)はそれらの結合したリス ト $f(g) = (f_{1q}(f_{2q}) f_{1q}(f_{2q}) \dots f_{(n-1)q}(f_{nq}))$ とする.

この計算は再帰的に行われるため計算が停止しない場合 がある.このため、1回の反応には計算回数の上限 e<sub>max</sub> を設ける.また、関数合成の結果のリストの文字数にも上 限 l<sub>max</sub>を設ける.これらの条件を満たした上で、さらに 関数合成の結果が最低1つの基本演算子と最低1つの変 数を持っている場合、その反応は「反応的」であるとし、 計算結果として得られた合成関数をその反応による生成物 とみなす.もしこれら条件を1つでも満たさない場合は、 その反応は「弾性的」であるとされ反応は無効とされる.

表 1: 各演算子の処理内容

演算子	引数の数	戻り値
+	1	リストの先頭要素
-	1	リストの先頭要素を削除した残りのリスト
>	1	リストの最後の要素
<	1	リストの最後の要素を削除した残りのリスト
*	2  or  1	引数2の場合:2つのリストの結合
		引数1の場合:引数のリスト
,	1	引数のリスト

#### 2.4 1次元反応拡散系

シミュレーションは、円形に配置された L 個の格子か らなる1次元空間内において1.格子内の相互作用すなわ ち反応、2.格子間の相互作用すなわち拡散のループからな る.なお、本研究では動的な分子間の反応ネットワークの 挙動について興味があるため、Fontana の AlChemy と同 様に f(g) = g となるようなコピー反応は禁止した.この ような反応を許した場合、自分を含め全ての分子をコピー するコピー関数の出現を許してしまい、多くのシミュレー ションにおいて空間全体がコピー関数のみによる集合へと 収束してしまう.このため、後に論じる自己複製分子に依 存しない自己再生産的なネットワークが生じなくなるため である.1ステップにおいて次に示す反応プロセスを行っ た後、拡散プロセスが実行され、このステップが繰り返さ れることでシミュレーションが進行する.

#### 2.4.1 関数の初期化

初期値としてのランダムな関数の作成手順は,まず演算 子と変数の集合から確率 P で変数か演算子のどちらかを 選び,変数ならそこで終わり,オペレータなら必要な引数 の個数だけ再度ランダム抽出を繰り返して関数を完成させ る.この手順で作成された関数をリストとして K 個連結

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup>(a (b c))) のような木構造をなすデータ形式.

#### 2.4.2 反応

任意の格子内における全分子種の濃度の和を1以下に 保ちつつ、1ステップ毎にそれぞれの格子において全分子 種の組合せの反応を計算する. $x_i^n$ で格子nにおける分子 種iの濃度を表し、反応j(k)による分子種iの反応率は 次の式で与えられる.

$$f_{ijk}^n = \frac{a_{ijk} x_j^n x_k^n}{\sum_{k,l,m} a_{klm} x_l^n x_m^n} \tag{2}$$

ここで,  $a_{ijk}$  は2つの分子間の反応ルールであり j(k) = iのとき1で, その他の場合は0である.  $a_{ijk}$  は AlChemy の規定する計算体系により一意に決定される. この式で は,全ての組合せの反応の内, j(k) = i が成立する反応 の割合を表現している. なお格子位置 n は周期境界条件 n = 0 = L - 1を満たすとする.

各格子における反応後の分子種 *i* の濃度 *x*<sub>i</sub><sup>n</sup> は式 (2) を 用いて次の式で与えられる.

$$x_i^{\prime n} = x_i^n (1 - \delta) + \sum_{j,k} \delta f_{ijk}^n , \quad i = 1, 2, \dots$$
 (3)

ここで,δは新規分子の生成率であり,同時に既存の分子の消去率を調節するパラメータである.

式 (3) で全格子の状態を更新した後,  $x_i^{ln} < 1/N$  となった 分子種 i は消去する. ここで N は格子内に存在できる分子 種の上限数である.  $\sum_i x_i^{ln} > 1$  となる場合は,  $\sum_i x_i^{ln} = 1$ になるように正規化する.

#### 2.4.3 拡散

 $\epsilon$ を拡散の強度とし、格子nにおける分子種iの拡散後の濃度 $x_i^{\prime \prime n}$ は以下の式で与えられる.

$$x_i'^n = x_i'^n (1 - \epsilon) + \frac{\epsilon}{2} (x_i'^{n-1} + x_i'^{n+1})$$
(4)

この式は, 隣合うの格子の分子を  $\epsilon/2$  に応じた濃度で交換することを表現したものである.式 (4) で全格子の状態を更新した後,  $x_i''^n < 1/N$  となった分子種 i は消去する.  $\sum_i x_i''^n > 1$  となる場合は,  $\sum_i x_i''^n = 1$  になるように正規化する.この後,  $x_i''^n$  は次のステップの反応に使われる.

## 3 実験結果

#### **3.1** 基本的挙動の解析

はじめに、本モデルの基本的挙動を明らかにするため、 新規分子の生成率 $\delta$ と拡散係数 $\epsilon$ の影響に注目して実験を



図 1: 各パラメータにおける 1000 ステップ経過後の全空 間における分子の構成.

行った. なお,本稿ではすべての実験において L = 100, N = 500,  $e_{max} = 50$ ,  $l_{max} = 25$ , P = 0.3, K = 4 を用 い,初期状態として,それぞれの格子についてランダムに 10 種類の分子を生成し,等しく濃度 0.1 づつを与えて実 験を行った.

図1は0.1  $\leq \delta \leq 0.5$ , 0.1  $\leq \epsilon \leq 0.5$  の範囲でそれぞれ 0.1 刻みで各パラメータを設定して行った試行において、1000 ステップの時点での各格子の分子の構成を図示したものである. 縦軸は用いた  $\delta$ , 横軸は  $\epsilon$  を示す. 各パラメータ設定に対応する図の横軸は格子の番号を示し、縦軸は、各格子において存在する分子の濃度を分子種ごとに固有の色を決めて積み重ねて表示したものである. ただし、図中の黒色は、格子内において分子が満たされていない部分の量を示しており、黒一色の矩形は 1000 ステップ以前に絶滅していることを示す. なお、本稿では絶滅とは格子内の分子が全て消滅している状態を指すものとする.

各パラメータ設定において共通する過渡的な振舞いと しては,格子毎に分子構成が全く異なる初期状態から,ま ず空間全体の分子種の濃度の総量が一旦低下した後,局所 的に格子の濃度が増加して行く.この後,分子が他の格子 に徐々に侵入することにより同じ分子構成が格子に広まっ ていく現象や,他の格子からの影響を受けず自然に格子内 の分子が消滅する現象や,分子の生成による波動などが見 られた.

以上のような過程を経て、最終的に収束する空間的パ ターンは、(1) 全空間が単一のネットワークに支配される 場合( $\delta$ =0.4, $\epsilon$ =0.2)、(2) 全空間において絶滅する場合 ( $\delta$ =0.3, $\epsilon$ =0.3)、(3) 所々の格子で絶滅しているが、いく つかの分子の島が存在する場合( $\delta$ =0.3, $\epsilon$ =0.2)、(4) 全て の格子は分子で満たされていて局所的に複数のネットワー クが存在する場合( $\delta$ =0.2, $\epsilon$ =0.1)のいずれかが観測され

表 2: 各パラメータにおける絶滅頻度

$\delta \frac{\epsilon}{\delta}$	0.1	0.2	0.3	0.4	0.5
0.5	0/10	0/10	0/10	2/10	3/10
0.4	0/10	0/10	1/10	2/10	3/10
0.3	0/10	1/10	2/10	3/10	3/10
0.2	0/10	3/10	4/10	3/10	10/10
0.1	1/10	3/10	6/10	9/10	4/10

た.また, *ϵ*が大きい程最終的に全空間が単一種のネット ワークに支配されやすいという傾向が見られた.

表2は、同様にして、パラメータ設定ごとに10試行の 実験を行ったときの絶滅頻度を表す. 同図から、δが小さ く、 $\epsilon$ が大きい程、絶滅する頻度は高くなった。この原因 としては次のようなことが考えられる.このモデルでは前 世代の全ての分子種は常にδの割合で減らされるため,他 の分子種から生成されない分子種は減少していく.また, 自分自身を生成可能なコピー関数の存在は禁止されてい る、従って、格子内に分子が維持されるには、互いに他分 子を生成し合う閉じた自己再生産的ネットワークが形成さ れていなければならない. このためには格子内にそれまで にない新たな分子を生成することにより一定の分子種の 多様性を維持することで,閉じたネットワークを構成可能 な分子種の組合せを探索する必要がある. ここで, 新規分 子の生成率であるδが小さい場合,反応ルールとしては 成功しているものの生成された新規分子種の濃度が1/N を下回っている可能性が高いため結果的にその新規分子種 は削除される可能性が高い.従って、効率的な閉じたネッ トワークの探索ができず絶滅に陥りやすいと考えられる.  $\epsilon$ についても同様に、全ての分子種は拡散によって $\epsilon$ に比 例して濃度が減少するため, 生成されたばかりの少ない量 の新規分子種は削除されてしまう可能性が高く、効率的な 閉じたネットワークの探索が行えないことが絶滅頻度の高 さに起因していると考えられる.

実際,絶滅せずに存在し続けるネットワークのすべて は、互いに他の分子を生産し合うことにより全体の分子を 維持する自己再生産的なネットワークとなっている.図2 は、 $\delta = 0.2, \epsilon = 0.1$ の条件で生じた自己再生産的なネッ トワークの例である.破線の始点が関数を担う触媒分子 で、実線の始点がその引数となる反応分子、実線の終点 は両者の合成関数で与えられる生成物としての分子であ る.図2は全ての構成メンバーがいずれかの反応の生成 物となっている.また、表3はこのネットワークを構成す る分子の構造(リスト)と濃度を示したものである.ネッ トワークを構成する分子構造は分子 11401,18288,8700 と、これらの連結したリストから成っており、これら3つ の基本的なモノマー的分子がポリマー的分子を構成してい



図 2: 自己再生産的ネットワーク

	表 3:	図2のネッ	、ワーク	の構成D	勺容
--	------	-------	------	------	----

分子名	濃度	分子構造
11401	0.346	(> (* a a))
54143	0.196	((> (* a a)) (> (* a a)))
61182	0.114	(((< a) (a)) ((a) ((< a) (a))))
18288	0.106	((a) ((< a) (a)))
161082	0.096	(((a) ((< a) (a))) (((< a) (a)) ((a) ((< a)
		(a)))))
8700	0.08	((< a) (a))
445500	0.062	((((< a) (a)) ((a) ((< a) (a)))) (((a) ((< a) (a)))))
		(a))) (((< a) (a)) ((a) ((< a) (a))))))

る構造となっている.

ここで、このようなグラフのトポロジーとして閉じた ネットワークは全て一見して自己再生産的かと思われる が、そうではない場合がある。単位分子種あたりの反応経 路数に大きな偏りがあるような場合には、一時的には系内 の全ての分子種が生産される可能性はあるが、その偏りの ため生成経路が集中している分子種が生成経路の少ない 分子種を圧迫し、消滅させることで結局自らの生成経路 も失ってネットワーク全体が消滅してしまう場合がある。 従って自己再生産的なネットワークとは、反応が閉じつつ、 系内の全ての分子種への反応経路のバランスがとれたネッ トワークであると言える。

### 3.2 ネットワークの進化

前節から,絶滅せずに存在するネットワークは自己再生 産的であることが判明した.このネットワークは,拡散に より隣接格子に流入すると流入先において増殖すること ができるため,格子全体に広がることができる.ここで, 複数の自己再生産的ネットワークが格子中に同時に広ま



図 3: ネットワークが占める格子数の時間発展

ることを考えると、より複製効率の高いネットワークほど すばやく格子を占有することができるため、ネットワーク 間において生存競争が生じうるといえる。そこで、ネット ワークの競合の過程を解析するため、閉じたネットワーク ごとに占める格子数の推移に注目した。図3は $\delta = 0.2$ 、  $\epsilon = 0.1$ での実験において、反応が閉じたネットワークの 種類ごとに占有した格子数の時間発展を示したものであ る。横軸はステップ数、縦軸は各ネットワークの占有格子 数を示す。それぞれの凡例の番号は、"ネットワークの構 成分子種数 - 反応の数 - ネットワークの ID"をあらわし ている。

この試行において、1000 ステップを通して 2514 種類の ネットワークが出現し、最終的に 12 種類のネットワーク で構成される定常状態に収束した。同図から、まず、200 ステップ以前の早い段階で 7-19-14842、9-34-28054、10-39-33137 の占める格子数が大きく増加していることがわ かる。その後、400 ステップ付近から 7-19-14662 という 新たなネットワークが出現し、その後も存在続しけた。こ れはネットワーク間の相互作用により生じた新たなネット ワークであると考えられ、注目すべきである。また、約 200 ステップから 550 ステップにおいて、断続的に格子数 の増減を繰り返したネットワークも存在した。

また,図4は1000ステップ経過の時点で最も多くの格子を占めているネットワーク示したものである。同図から わかるように、多数の格子を占めたネットワークは少ない 構成平均分子種数に対して、反応経路が比較的多い傾向が あった。

次に、どのような性質を持つネットワークが最終的に生 き残るのかを調べるために、ネットワークの平均構成分子 種数と、新規分子の生成濃度の推移に注目した。図5に全 格子中のネットワークの平均分子種数の時間発展を示す。 横軸はステップ数、縦軸はネットワークの平均構成分子種 数を示す。平均構成分子種数、初期状態の約20種から約 30ステップで約30種弱まで増加した後、約530世代まで に約5種までに減少に転じており、構成分子種数の少ない



図 4: 最も多くの格子を占めたネットワーク 9-34-28054



図 5: ネットワークの平均分子種数の時間発展

ネットワークが生き残っていることがわかる.分子種数の 少ないネットワークが有利である理由は、ネットワークを 構成する分子種数が少ないほど、格子内に存在しうる各分 子種の濃度は高くなり、拡散の時により多くの分子が隣接 格子に分子が移動できるためであると考えられる.

図6は、各格子における分子のすべての組み合わせに おける、成功する反応の割合、すなわち、反応成功経路比 の平均の推移を示している.この値が大きいほど新規分子 が生成されやすいため、閉じたネットワークにおいてはそ の複製効率を示す指標とみなすことができる。同図から、 初期状態の0.12付近から徐々に増加し、約500ステップ で最高値約0.35に達し、その後高い値で収束しているこ とがわかる.これは、実際に時間経過とともに複製効率の 高い自己再生産的ネットワークが生き残ったことを示して いるといえる.以上から、構成分子種数が少なく、反応成 功経路比の高いネットワークが最終的に多くの格子を占め ていることがわかる.



図 6: ネットワークの平均反応成功経路比の時間発展

### 3.3 空間的パターンの創発

前節では、自己再生産的ネットワークの競合による進 化の過程について論じた.最後に、その結果として生じ るネットワークの空間的パターンについて解析を行った. 図7は、 $\delta = 0.2$ 、 $\epsilon = 0.1$ の実験において、異なるネット ワークが共存した状態で挙動が収束し,時間的に定常に なったネットワークのパターンの例を示す.縦軸,横軸の 意味は図1と同様である.また、図8は同じ試行におい て, ネットワークにおける分子の構成を各格子についてプ ロットしたものである. すべての格子が一様な分子構成の ネットワークで占められるのではなく、いくつかの異なる 分子構成のネットワークが共存している様子がわかる.た とえば、格子番号 50 周辺では分子種数 9 のネットワーク が存在するが、格子番号約66周辺では分子種数が7の異 なるネットワークが存在することがわかる.同時に,異な るネットワーク間の境界では、分子種数が大きく増加して いることがわかる。ネットワーク群の境界付近では、互い のネットワークの分子が混じり合って複雑なネットワーク が維持されている.前述の2種の境界付近では、分子種数 が13に増大している.

ここで,注目すべき点は,異なるネットワークの境界付 近においては,格子における全分子の濃度の合計が若干 減少している(図中最上部の黒色の領域が生じている)こ とである.これは,境界領域においては,格子内の反応に よって生じた新規分子の濃度が小さいことをあらわしてお り,他のネットワークから流入してきた異分子との反応が 成功しないことで,異分子の侵入を互いに防いでいること によると推測される.

## 4 おわりに

ミクロレベルの分子間相互作用のダイナミクスとマク ロレベルのパターン形成の相互の影響を明らかにするた めに,λ関数に基づく1次元反応拡散系モデルを構築し実 験を行った.その結果,分子間ネットワークの創発とネッ



図 7:時間的に定常な空間パターン.



図 8: 各格子ごとのネットワークを構成する分子種数

トワーク間の相互作用について次のことが明らかになっ た.1) 各格子内で生じるネットワークは生き残るものと 消滅するものがあり, 生き残るものは自己再生産的なネッ トワークである. ネットワークが生き残る確率が高くなる 条件としては、生成率 $\delta$ が大きく、拡散係数 $\epsilon$ が小さい場 合であり、これはこの条件が格子内の反応で生じる新規分 子を維持し,多様性を維持することが自己再生産的なネッ トワークの生成を可能にしているということに起因する. 2) 自己生産的なネットワークは、隣接格子への拡大に伴う ネットワーク間の競合によって,構成分子種数が少なく, 構成分子種に対する反応経路が多いものへと進化する.3) ネットワーク間の競合の結果,1次元格子上に異なるネッ トワークによって構成される定常的なパターンが生じる. これは、他のネットワークからの流入する異分子との反応 が成功しないことで,流入を防ぐ働きによるものであると 考えられる.

## 参考文献

- W. Fontana: Algorithmic Chemistry, Artificial life II, pp. 159–209 (1991).
- [2] Ikegami, T. and Hashimoto, T.: Replication and Diversity in Machine-Tape Coevolutionary Systems, *Artificial Life V*, pp. 426–433 (1997).
- [3] Suzuki, Y. and Tanaka, H.: Chemical Evolution among Artificial Proto-cells, *Proc. of Artificial Life VII*, pp. 54–63 (2000).