解説

# ガラス転移理論の最近の発展

宮崎 州正<sup>a</sup>, 尾澤 岬<sup>a</sup>, 池田 昌司<sup>b</sup>

<sup>a</sup>名古屋大学理学研究科 <sup>b</sup>京都大学福井センター

(受取日:2015年8月30日,受理日:2015年9月24日)

# **Recent Development of Theory of the Glass Transition**

Kunimasa Miyazaki<sup>a</sup>, Misaki Ozawa<sup>a</sup>, and Atsushi Ikeda<sup>b</sup>

<sup>a</sup> Department of Physics, Nagoya University <sup>b</sup> Fukui Institute for Fundamental Chemistry, Kyoto University

(Received Aug. 30, 2015; Accepted Sep. 24, 2015)

The nature of the glass transition of supercooled liquids is still surrounded by controversy. The current status of theoretical understanding of the transition is much more like that before the Currie-Weiss theory for critical phenomena in a sense that the full-fledged mean field theory is still not at hand. This, however, does not mean that we suffer from (literally glass-like) stagnancy in the progress. Contrarily, we witness a revolutionary development of the mean-field description of the slow dynamics near the transition escorted by the bona fide thermodynamic transition at a finite temperature. In this review, we start with the introductory discourse of the phenomenology of the glass transition and outline the whole picture of the glass transition which the contemporary version of the mean-field theory envisions. Furthermore, we present the results of our recent numerical study for a randomly pinned liquid, which strongly support the mean-field scenario. This is the first time forever that the true glass state with thermodynamic singularity has been generated in silico.

Keywords: Glass Transition, Mean-field theory, Random First Order Transition



宮崎 州正 Kunimasa Miyazaki E-mail: miyazaki@r.phys.nagoya-u.ac.jp



尾澤 岬 Misaki Ozawa E-mail: misaki.ozawa@ r.phys.nagoya-u.ac.jp



池田 昌司 Atsushi Ikeda E-mail: atsushi.ikeda@fukui.kyoto-u.ac.jp

## 1. はじめに

ガラス転移とは、急冷した液体が結晶化をし損なって、 分子の配置がアモルファス(ランダム)な状態に保たれた まま凍結してしまう現象である。「転移」という名を冠して いるが、この現象はいわゆる相転移だろうか。実験、理論、 シミュレーションによる精力的な研究が行われているが、 この素朴な疑問に対する答えを知る者はいない。だからと いって、ガラス転移の研究が停滞していたわけではない。 むしろ、他の研究分野も巻き込みながら、めまぐるしく進 歩している。本解説の目的は、ガラス転移の統計力学、特に その理論的な側面に焦点を当てて、最近の理論研究の目覚 ましい発展を、非専門家向けに説明することである。

そもそもガラスとは何だろう。ガラスの代表格といえば、 窓ガラスや食器に使われるシリカガラスである。しかし構 成要素が原子や分子である必要はなく, コロイドや高分子 のような比較的大きなものであっても、それがランダムで 流れなければガラスと言ってよい。このように定義すると, 我々が普段目にしている物質の多くはガラスと呼べそうだ。 ほとんどのプラスチック用品は高分子ガラスだし、歯磨き 粉や化粧品などのペースト状の物質は、コロイドのガラス だ。ひょっとするとゲルや砂山だって、ランダムで流れな いからガラスの一種と呼べるかもしれない。ではこのガラ スと液体とを分かつ「転移点」は存在するのか。実験的に は、液体が流れなくなるように見える温度を便宜上ガラス 転移点 Tgと呼んでいる。しかし、これはとても転移点の真 の定義と呼べるものではない。測定者の辛抱できる限界を 超える温度を転移点と呼んでいるだけだ。実際, 観測時間 を長くすれば、T。は低温側へシフトしてしまう。そもそも

「流れない」状態とは正確には何を意味しているのか。我々 は無意識のうちに、固体は流れないが液体は流れると考え ている。その理由は、固体には「規則的な分子配置」とい う秩序があるのに対して、液体の分子配置は無秩序だから だ。しかし、この論理でいくと、ガラスは流れる物質に分類 されてしまう。本当だろうか? この疑問に対する答えとし て、二つ考えられる。一つは、「我々がガラスと呼んでいる のは、実は粘性が極端に大きい液体にすぎない」という答 え,もう一つが,「ガラス転移という新しい種類の相転移が 起きている」という答えだ。後者は、この真の転移点を境 にして、その温度より高温では系は液体だが、低温では真 のガラス状態が現れるという考え方である。ガラス状態に おける分子配置は、液体と全く同じようにランダムにしか 見えないのだが、それは我々が愚鈍だからであって、実際 には、「アモルファス秩序」とも言うべき、まるで形容矛盾 のような秩序が隠れているのだ。どちらの答えが正しいか 我々はまだ知らない。この真のガラス転移点が「ある」派 と「ない」派に分かれて活発な議論が交わされているのが 現状である。筆者を含め多くの研究者は、今のところ「あ る」派である。その理由を理解するために、ガラス転移を もう少し正確に説明しよう。まず Fig.1(a) は、液体のエン トロピーの温度変化を模式的に描いたものだ。液体を十分 にゆっくり冷却すれば、温度が融点 Tm になったところで 一次転移を経て結晶となる筈だ。しかし, 系を急冷すると, 結晶化をし損なって過冷却状態となる。液体のエントロピ ーは結晶に比べて, 急激に減少する点に注目しよう。温度 が下がると分子運動も遅くなり、なかなか熱平衡状態に行 き着かなくなってしまう。さらに温度が下がると、やがて 液体の緩和時間が, 急冷の時間よりも長くなり, 我々が観 測できる時間範囲では液体は凍結しているように見えて, エントロピーが変化しなくなる。これが Fig.1(a)の一点鎖 線で表した状態である。我々がガラスと呼んでいるのはこ

の状態のことだ。問題は、急冷速度をゼロにした極限でど うなるかである。この液体のエントロピー曲線を外挿して いくと、結晶のエントロピー曲線と交わってしまう。こん なことが実際に起こっては問題である。なぜなら、分子配 置が規則正しい結晶状態よりも、ランダムな状態のほうが エントロピーが小さいということになるからだ。この矛盾 を、それを指摘した研究者の名にちなんで「カウツマンの パラドクス」と呼んでいる。この矛盾を避けるためには、液 体のエントロピー曲線は下がり続けることはなくどこかで、

「何か」が起こる、つまり、相転移が起こらなくてはならないという結論になる。多くの研究者は、液体と結晶のエントロピー曲線が交わる温度こそ相転移が起こる温度である、 と信じていて、それを「理想ガラス転移点」、あるいは「カウツマン温度」*T<sub>K</sub>*と呼んでいる。

この議論をダイナミクスの側面から考えてみよう。様々な 過冷却液体の粘性係数 $\eta$ の温度依存性を示したのが**Fig.1(b)** である。横軸には温度の逆数を、縦軸には $\eta$ を対数で示して いる。緩和時間 $\tau$ も $\eta$ とほぼ比例関係にあるから、同じ温度 依存性を示すと思ってよい。温度がたかだか半分程度に低 下するだけで、 $\eta$ は15桁も増大している。この線を低温側 に外挿すれば、どこかで $\eta$ が発散しそうである。しかし、そ こに達する前に、観測者の辛抱の限界を超えてしまう。そ の観測限界がガラス転移点 $T_g$ だ。習慣上、 $\eta$ が10<sup>12</sup> Parsに 達する点を $T_g$ の定義としている。 $T_g$ より低温で $\eta$ が発散 するということは、そこに真のガラス転移点があることを 意味している。実際に、 $\eta$ は

$$\eta = \exp[\frac{A}{T - T_0}] \tag{1}$$

という Vogel-Fulcher 則と呼ばれる経験式でフィットする ことができる。驚くべきことに、ここでフィットパラメー タとして出てきた  $T_0$  は多くの液体でエントロピーの議論 で述べたカウツマン温度  $T_K$  とほぼ一致することが知られ ている。俄然、 $T_K$  で真のガラス転移が起こると思い込みた くなるではないか。この $\eta$ の増大は、分子どうしの交通渋滞



**Fig.1** (a) *T* dependence of the entropy for a liquid. (b) Temperature dependence of the viscosities for several glass formers<sup>1)</sup>. (c) F(k,t) of the Lennard-Jones potential liquid obtained by simulation. (d) Dynamical heterogeneity in a soft-core potential liquid.

が原因だ。つまり微視的なレベルでも遅い緩和が見える筈 である。Fig.1(c)は、 $F(k,t) = N^{-1} \langle \rho_k(t) \rho_k^* \rangle$ で定義される密 度相関関数の振る舞いを示したものである。N は分子数,  $\rho_k(t)$ は、密度揺らぎを波数 k にフーリエ変換した量であ る。波長2π/k は分子サイズ程度に選んである。温度をわ ずかに変化させただけで、急激に緩和時間τが成長してい ることがわかる。また固体的な物質に特徴的な階段上の緩 和を示しているのも特徴だ。分子配置には何も変化がない のに、ダイナミクスが激変するのはなぜか。その遅いダイ ナミクスの背後には、何らかの新しい物理が隠れている筈 である。もし何もなければ、いくら低温で分子運動が遅く なっても、 $\eta$ や $\tau$ はたかだか exp[A/T] 程度の増大しかしない からだ。気液相転移などの二次相転移だったら話は簡単で ある。二次相転移は、比熱や磁化率などの感受率が発散す る。感受率は揺らぎの分散で書けるから、このことは揺ら ぎが空間的に発散的に成長することを意味する。実際に, 転移点の近傍では、揺らぎの相関長は、 べキ的に発散する ことが知られている。これが二次相転移点近傍でダイナミ クスが遅くなる理由である。<sup>2)</sup>では、ガラス転移の場合は どうか。ガラス転移点近傍の分子の配置は、液体と少しも 異なるように見えない。ところが, 分子配置の時間変化を 観測すると様相が一変する。これをシミュレーションで描 いたのが Fig.1(d)だ。相対的に大きく動く分子を大きな球 でハイライトしてある。動く分子がクラスターを作って集 団運動をしている様子が分かるだろう。その様子は二次転 移点で現れる揺らぎのフラクタル状のパターンにそっくり である。この集団運動は動的不均一性と呼ばれている。3) これこそ、分子運動を遅くする張本人に違いないという確 信が生まれ、現在は、その相関長の研究が盛んに行われて いる。ただし、分子運動を通して相関長が観測されたから と言って、ガラス転移が動的な現象である、と早合点して はいけない。この相関長は、 ランダムな分子配置の中に埋 め込まれているにも関わらず,我々がその起源となる静的 な「ランダム秩序」を検出する手段を持っていないだけか もしれないからだ。

#### 2. ガラス転移の理論

ガラス転移の理論研究の現状は、実は、平均場理論のレベルの理解すらおぼつかないという体たらくである。平均 場理論とは、熱揺らぎを無視した一番単純な理論のことだ。 だからと言って理論研究が停滞していたわけではない。む しろ、最近の研究の進展は目まぐるしいほどで、もう少し で平均場理論が完成しそうだというところまで来ているの だ。ここでは、このガラス転移の平均場描像を概観してみ よう。

#### 2.1 ダイナミクスからのアプローチ

まずは、ガラス転移の平均場理論のダイナミクス版とも いうべきモード結合理論(mode-coupling theory, MCT)の紹 介から始めよう。MCT は、ボルツマン方程式に始まる分子 運動論の直系の子孫である。液体のような高密度流体では、 分子運動は、瞬間的な衝突の足し算では記述できず、混雑 した分子の集団がワサワサと拡散していると捕らえる必要 がある。これらの多体相関を自己無撞着に取り扱う手法と して、MCT が誕生したのは 1980 年代のことである。<sup>4)</sup>こ れと並行して、Kirkpatrick らは MCT がスピンガラスの平 均場模型のダイナミクスと等価であることに気付き、スピ ンガラス理論と MCT は融合することとなるのである。<sup>5)</sup> まず、液体の運動はミクロなスケールでは局所的な密度場  $\rho(r,t)$ に対する拡散方程式

$$\frac{\partial \rho}{\partial t} = -\nabla \cdot J, \qquad \qquad J = -\nabla \mu \tag{2}$$

で記述できる。ここで、J は拡散流を表す。第二式は拡散流 が、化学ポテンシャル $\mu$ の勾配により引き起こされること を表している。分子間の相互作用がなければ、 $\mu = k_B T \ln \rho$ だから、式(2) はよく知られたフィックの法則

$$\frac{\partial \rho}{\partial t} = D\nabla^2 \rho \tag{3}$$

となる。D は拡散係数だ。分子間の相互作用がある場合は、 µは自由エネルギー $\mathcal{F}$ を用いて $\mu = \partial \mathcal{F} / \partial \rho$ と書けるが、その  $\mathcal{F}$  は

$$\frac{\mathcal{F}}{k_B T} = \int dr \,\rho(r) \ln\rho(r) + \iint dr dr' \,\rho(r) c(r-r')\rho(r')$$

と書くことができる。<sup>6)</sup> ここで *c*(*r*) は実効的な粒子間相互 作用で直接相関関数と呼ばれる量だ。これを式(2) に代入 すると, 波数表示で

$$\frac{\partial \rho_k}{\partial t} = -\frac{Dk^2}{S(k)}\rho_k - D\int dq \ k \cdot qc(k-q)\rho_{k-q}\rho_q \tag{5}$$

を得る。ここで1/S(k) =  $1 - \rho c(k)$  は構造因子と呼ばれて いる量だ。この方程式は非線形方程式だからとても厳密に は解くことができない。我々は密度相関関数 F(k, t) を求め たいのだが、式(5) の右辺から、 $\rho_k^*$ をかけて平均をしても、 右辺第二項から、 $(\rho_{k-q}(t)\rho_q(t)\rho_k(0))$ のような 3 体の相関 関数がでてきてしまうのだ。ならば、この 3 体相関関数の 方程式を立てれば良いだろう。すると今度は4 体の相関関 数が出てきてしまう。このようにいつまで行っても高次の 相関が芋づる式に出てきてしまい、きりがない。そこでエ イヤッと、この連鎖を断ち切ろうというのが MCT の骨子 である。何のことはない、4 次の相関関数が出てきたら、

 $\langle \rho_k(t)\rho_q(t)\rho_{k'}^*(0)\rho_{q'}^*(0) \rangle \approx \langle \rho_k(t)\rho_{k'}^*(0)\rangle \langle \rho_q(t)\rho_{q'}^*(0) \rangle$ と 2 体相関関数の積で近似してしまうだけのことである。 きちんとした導出はもう少し複雑だが,結果だけを書くと

$$\frac{\partial F(k,t)}{\partial t} = -\frac{Dk^2}{S(k)}F(k,t) - \int_0^t dt' M(k,t-t')\frac{\partial F(k,t')}{\partial t'}$$
(6)

(7)

となる。ここで, M(k, t) は記憶関数と呼ばれ,  $M(k,t) = \frac{\rho DS(k)}{2} \int dq V_k^2(q,k-q)F(q,t)F(k-q,t)$ 

と書かれる。ここで $V_k(q,p) = k \cdot qc(q) + k \cdot pc(p)$ は相互作 用による,密度モードのカップリング(これが「モード結 合」理論の名前の由来だ)を表している。この導出からも 明らかなように,MCT は非常に荒い近似理論である。にも かかわらず,あまり低温でなければ,過冷却液体の実験 やシミュレーションの結果を説明することに成功してい る。<sup>4)</sup>特に, Fig.1(c)の F(k, t)の振る舞いは,ほぼ定量的に 説明できる。また,この計算から得られる緩和時間τはある 温度  $T_d$  で

$$\tau \approx |I_d - I|$$
 (8)  
のように、べキ的に発散する。ここで γは MCT から計算される指数である。この突然の運動の凍結は、MCT 転移と呼ばれている。ところが、これは見かけの転移である。 $T_d$ は、実験的なガラス転移点  $T_g$ や、理想ガラス転移点  $T_K$ よりもかなり高いのだ。実際に式(8)を Fig.1(b)にある粘性係数に重ねると、高温側の最初の数桁まではよくフィットできるが、肝心の低温側でのダイナミクスは全く説明できない。そもそも、式(8) はべキ的な 関数 だから、式(1)の  
Vogel-Fulcher 則と一致しようがない。これだけ読むと、MCT は到底ガラス転移の本質を捉えていないように見える。そもそも、なぜ MCT がガラス転移の平均場理論と呼ばれているのか。その理由は次節で明らかになる。

#### Netsu Sokutei 42 (4) 2015

## 2.2 熱力学からのアプローチ

ガラス転移を熱力学的な相転移として記述する試みは, 歴史的には,MCT とは独立に進んできた。その平均場理論 の本質は,ガラスを,分子配置により決まるエネルギーの でこぼこの山と谷の中に系が落ち込んだ状態と見なすこと である。これをエネルギーランドスケープ描像と呼ぶ。<sup>7)</sup>



Fig.2 Schematic drawing of the energy landscape.

Fig.2は、エネルギーランドスケープをスケッチ風に描い たものである。横軸は分子配置を表している。N 個の分子 を空間上に配置する方法は無数にあるが, 軸上の一点は, その配置のひとつに対応していると思えばよい。縦軸はそ の配置ごとのポテンシャルエネルギーを表している。この エネルギーの山と谷の中を液体は運動している。温度が高 ければ系は山をやすやすと乗り越え自由に配置空間内を運 動できるだろう。しかし温度が低くなると、系はエネルギ ーの山に引っかかり始め運動が遅くなる。温度がさらに低 くなれば系はもはや山を乗り越えることができなくなり, 運動が完全に凍結する。これがガラス転移であると考える のである。もし、熱揺らぎが小さく(これが平均場理論の 肝である),系がエネルギーの谷に落ち込んで,そこから抜 け出ることがほとんどできなくなっていれば、その谷間の 中を一つの熱力学的な「相」と見なして差し支えないだろ う。この「相」は、液体相でも結晶相でもなく、「ランダム な相の中のどれか一つ」としか呼びようがないものである。 ここで登場した特定の「相」を状態 a とし、この相の自由 エネルギーを $Nf_a$ と書こう。Nは液体全体の分子数で, $f_a$ は, 一分子当りの自由エネルギーを表す。この相 a の分配関数 は、 $Z_a = \exp[-\beta N f_a]$ と書ける。系全体の分配関数は、実際 に液体が取り得る相についての総和を取ればよく

$$Z = \sum_{a} Z_{a} = \sum_{a} \exp[-\beta N f_{a}]$$
(9)

と書けるはずだ。この式は、 $Nf_a$ をエネルギー準位  $E_a$ に読み替えれば統計力学の教科書に出てくる分配関数とそっくりである。そこで教科書でやるように、ラベルaについての足し算を、準位 $f_a$ についての足し算に置き換えると上の式は、

$$Z = \int df W(f) \exp[-\beta N f]$$
  
=  $\int df \exp[N(Ts_c(f) - f)/k_B T]$  (10)

と書ける。ここでW(f)は、自由エネルギーが Nf になるような、分子配置の全状態数である。最後の等式で定義した Ns<sub>c</sub>(f) =  $k_B$ lnW(f)はいわゆるエントロピーである。ただし、 $s_c$ は、振動などの細かい自由度について既に均してしまった自由エネルギーf の関数であるため、特に配置エントロピーと呼ばれている。式(10)の積分は、通常の統計力 学と同様, f が小さいほど安定する傾向とscが大きいほど 安定する傾向がちょうど釣り合う条件を用いて, 以下のよ うに評価できる

$$Z \approx \exp\left[\frac{N(Ts_c(f^*) - f^*)}{k_B T}\right]$$
(11)

全自由エネルギーはこの対数をとればよい。*f*\*は,式(10)の指数の肩が極大を取る値で,

$$\left. \frac{\partial s_c}{\partial f} \right|_{f=f^*} = \frac{1}{T} \tag{12}$$

で決まる。 $s_c(f)$ をfの関数として表したのが図3(a)である。 ランドスケープには下限があることに対応して、f が最小 値を取るところで $s_c(f) = 0$ となる。また、f の最大値以上 では、液体はランドスケープの山頂よりも高いところにい るから、 $s_c(f)$ も存在しない。式(12)から、図3(a)の曲線の 傾きが 1/T となるような点として、f と $s_c(f)$ が決まる。こ れを逆に解いて、温度 T の関数として $s_c(T)$ を描いたのが **Fig.3(b)**である。高温で有限だった $s_c(T)$ は、温度低下と共に 減少し、有限の温度で消滅している。この図は、**Fig.1(a**)に おける液体と結晶のエントロピー差の温度依存性とそっく りだろう。つまり、この $s_c(T)$ がゼロとなる温度こそ  $T_K$  と いうことだ。



**Fig.3** (a)  $s_c(f)$  as a function of f. (b)  $s_c(T)$  as a function of T.

以上のように厳密な計算により,ガラス転移の平均場描 像を説明することが出来た・・・というのは少し言いすぎ で,実は,ここでの計算は過冷却液体ではなく,スピンガ ラスの平均場模型に対して行ったものである。<sup>7)</sup>気液相転 移の場合と同様,難しい多体現象を考えるとき,何事によ らずハミルトニアンが簡単なスピン模型を考えるのは統計 力学の常道である。ただしガラス転移の場合のスピン模型 はちょっと風変わりで,ハミルトニアンは,

$$\mathcal{H} = \sum_{ijk}^{N} J_{ijk} S_i S_j S_k \tag{13}$$

という形をしている。ここで $S_i$ はスピン変数である。 $J_{ijk}$ が スピン間の相互作用の強さを表していて, i, j, kの組み合 わせごとにランダムな値をとる。また数学的な便利さのた め、 $S_i$ はイジング型ではなく、連続変数としてある。ただし、 スピンが発散するようなことがないように $\sum_{i=1}^{N} S_i^2 = N$ と いう拘束をかけておく。この模型は、3つのスピンがグルー プになって相互作用しているので、p3 スピン模型と呼ばれ ている。ずいぶん非現実的な数理モデルだが、その振る舞 いが、現実のガラスの観測事実をよく説明できるために、 ガラス転移のプロトタイプと信じられている。この模型の 解析により、ガラス転移点TKで何が起こっているのか明ら かになってきた。通常の一次転移では、転移点でエントロ ピーが不連続に変化し、潜熱が発生する。二次転移では、エ ントロピーの飛びはないが、代わりに感受率が発散する。 いずれの場合も、磁化や密度などの秩序変数が、転移点を 境に、はっきりと変化するのが特徴だ。これに対して、ガラ

ス転移の場合は、エントロピーが **Fig.3(b)**のように  $T_K$ で連 続的に消滅するが、その傾きの変化は不連続である点が特 徴だ。 $T_K$ で感受率の発散などもない。では、秩序変数は何 か。普通の磁化などは不適当である。スピン配置は $T_K$ 以下 でもランダムのままで、磁化もゼロのままだからだ。我々 はもう少し賢くならなくてはならない。今、全く同じ  $J_{jk}$ を持つサンプルを、適当に二つ用意する。ある時刻におい て、1 つ目のサンプルのスピン配置が{ $S_1^a, S_2^a, S_3^a, \cdots$ }, 2 つ目 のサンプルのスピン配置が{ $S_1^a, S_2^a, S_3^a, \cdots$ }だったとする。こ の時、スピン配置の内積

$$Q = \frac{1}{N} \sum_{i=1}^{N} S_i^{\alpha} S_i^{\beta} \tag{14}$$

を「重なり関数」と定義する。このQこそ,「賢い秩序変数」 である。配置が完全にランダムであれば Q = 0 となるが, 見た目にはランダムであっても、1つ目のサンプルと2つ目 のサンプルに相関があるならば,  $Q \neq 0$ となる筈だからだ。 真のガラス転移点  $T_K$  で起きているのは、このQ = 0から  $Q \neq 0$ への転移なのだ。この転移はスピンガラスの平均場 理論において、「レプリカ対称性の破れ」と呼ばれてい る。<sup>7)</sup>

ここまでは熱力学の議論であったが、これと MCT には 深い関係がある。もう一度、**Fig.3(b)**を見て欲しい。この図 には $s_c(T) = 0$ となる温度  $T_K$  の他に、 $s_c(T)$ が突如現れる温 度がある。この温度は、液体がエネルギーランドスケープ の山に引っかかり始め動けなくなる温度である。これが前 節で登場した MCT 転移点  $T_d$  に他ならないのだ。これは、 式(13) で定義した p3 スピン模型に対して厳密に証明され ている。実際に、この模型のダイナミクスの方程式を書き 下すと、

 $\frac{\partial S_i}{\partial t} = -\gamma S_i - \frac{\partial \mathcal{H}}{\partial S_i}$ 

 $= -\gamma S_i + \sum_{jk}^N J_{ijk} S_j S_k$ 

(15)

となる。<sup>7</sup> 右辺第1 項の $-\gamma S_i$ は、スピンの大きさを発散させないための拘束因子である。右辺第二項が相互作用項である。<sup>7</sup> この式は、MCT の導出の出発点となった式(5) と等価な形をしている。そのため、前節と同じ手続きを経ることによって、式(6)と数学的に等価なスピンの相関関数に対する運動方程式が導出できるのである。スピンの方が、波数依存性がないから少し簡単だが、そんなことは本質的ではない。このスピンの MCT から導かれる  $T_d$  が、Fig.3(b) で $s_c(T)$ が突然表れる温度とぴたりと一致することが導けるのだ。

ここまで、液体のガラスのプロトタイプとも言うべきス ピン模型を引き合いにして議論したが、このことに不満を 感じはしなかったろうか。私は感じる。スピンのハミルト ニアン,式(13) は液体のそれと似ても似つかないのに,本 当にスピンで証明された結果が液体に当てはまるのだろう か。普通の相転移だったら良いだろう。なぜなら、相転移 では系に潜む対称性が本質であって, 個々の系の詳細など 重要ではないのだから。<sup>2)</sup>しかし, ガラス転移の場合は, 話はそれほど簡単ではない。現在,スピンガラス模型で使 われた様々な理論や考え方を,液体に移植する試みが活発 に行われている。熱力学については、レプリカ液体論とい う体系が作られ、T<sub>K</sub>や配置エントロピーなどが計算できる ようになった。<sup>8)</sup> ダイナミクスについては既に MCT があ る。しかし困ったことに、レプリカ液体論と MCT が整合し ていないように見えるのだ。<sup>9</sup> これらは多くの研究者が悩 んでいる深刻な問題だ。ところが、この原稿を執筆してい る間にフランスのグループがその解決の道筋をつけたとい うニュースが飛び込んできた。<sup>10)</sup> これが本当であれば、い

よいよ「液体の」平均場理論が完成したことになり,前時 代的な状況にあったガラス転移研究が大きく進展すること になる。

#### 2.3 平均場理論から現実のガラスへ

前節まで,熱揺らぎがない平均場理論の議論をしてきた が,現実の3次元の系は熱揺らぎのために,山と山に分け 隔てられた「相」の定義があやふやになる。この揺らぎの ために,系は,状態から状態へと熱活性過程により山を乗 り越えていくことが出来るに違いない。またこれを,実空 間で眺めれば,無数の相の共存状態が見えるに違いない。



Fig.4 A schematic cartoon of the mosaics.

この様子を漫画にしたのが、Fig.4 である。この漫画で描い た点線が、相の境界である。異なる相がパッチワークのよ うに液体を埋め尽くしていることが分かる。そこでこの相 の一つ一つをモザイクと呼ぼう。問題は、異なる相といっ てもどれも単なるランダムな配置にしか見えず,その境界 がさっぱり分からない点である。ともかく、このような無 数の相があると信じることにすると、 ガラス転移点近傍で はモザイク内の分子達が協同的にガサガサと再配置してい るように見える筈だ。<sup>11)</sup> そのため、モザイクのことを協同 再配置領域と呼ぶこともある。このモザイクの一つ一つを, 結晶化における核みたいなものだと思えば、一次転移の 核生成と似た議論を用いて、 ガラスのダイナミクスを理解 できる。この考え方に立って平均場理論を有限次元の系に 拡張した理論を、ランダムー次相転移(RFOT)理論と呼 ぶ。12) 核生成では、結晶と液体の間の自由エネルギー差が 駆動力、表面エネルギーが結晶化を妨げる力で、その競合 で結晶化のダイナミクスが決まるのであった。ガラス転移 の場合は、液体中のモザイクは、一つの相に留まっていた くはなく、できることなら、 取り得る多くの状態へと変移 したがっている。つまり、ガラス転移における核生成の駆 動力は配置エントロピーであると考えるのが自然である。 一方、一つのモザイクは異なるモザイクと隣り合わせにあ る分だけ表面エネルギーを損しているだろう。そこで、こ の核生成のエネルギーバランスは、ふつうの核生成の議論 に倣って,

 $\Delta E = \sigma R^{\theta} - T s_c R^3$ (16)
と書くことができる。ここで、Rはモザイクの大きさで、σ
は表面エネルギーである。モザイクがどんな形か分からな
いので、サイズ依存性を表す指数を $\theta$ と置いた。この $\Delta E$ は、  $R^* = \left(\frac{\sigma}{s_c}\right)^{\frac{1}{3-\theta}} で 極 大 と な り 、 そ の 値 は \Delta E^* \approx s_c R^* \approx$   $s_c^{-\theta/(3-\theta)} と なる。熱活性化過程による遷移の時間は、
\tau~\exp[\Delta E^*/k_BT] と与えられるので、\tau~\exp[As_c^{-\theta/(3-\theta)}] を$ 

を得る。これは現象論として良く知られる Adam-Gibbs 関 係式に他ならない。<sup>11)</sup> さらに,前節で議論したように $s_c$ はT=  $T_K$ でゼロになるので,  $s_c(T) = a(T - T_K)$ と展開すると,

$$\tau \sim \exp\left[\frac{A^{"}}{T - T_K}\right] \tag{18}$$

解

説

を得る。これは式(1)の VF 式に他ならない!

MCT と RFOT から浮かび上がってくるガラス転移の全 貌は以下のようなものである。まず,高温側から温度を下 げていくと, $T_d$  付近で,MCT が記述する遅いダイナミクス が観測される。しかし,実際には熱揺らぎのために,はっき りした MCT 転移は起こらず,単なるクロスオーバーとな る。 $T_d$  より低温では,遅いダイナミクスの主役は熱活性化 過程となる。その駆動力は,配置エントロピー $s_c(T)$ である。 それを特徴付ける相関長は、モザイクの大きさで $R^*$  であ る。これが動的不均一性の正体だろう。さらに温度が下が ると $s_c(T)$ も減少するので,運動は加速度的に遅くなる。や がて $s_c(T)$ が消失する  $T_K$  で完全に運動は凍結し,さらにそ こでは系の対称性 (レプリカ対称性) が破れて,真のガラ ス転移が起こる。

ここまで読むと、MCT と RFOT でガラス転移の本質はも うすっかり分かってしまった気になってしまう。しかし話 はそれほど簡単ではない。ガラス転移の理論は、 MCT+RFOT 以外にもたくさんある。そして、それらの理論 も実験結果を同じくらいよく説明できるのだ。そのような 理論の一つに、ガラス転移を、安定な秩序相がどこかにあ るはずなのに、たまたま空間が3次元だったために秩序化 するのに失敗してしまった状態と見なす、フラストレーシ ョン描像がある。<sup>13)</sup>この他にも、ガラス転移は熱力学転移 ではなく、純粋に動的な特異性の産物だとみなす、Dynamic facilitation と呼ばれる描像もある。<sup>14)</sup>これらはいずれも*T<sub>K</sub>* の存在を仮定していないにも関わらず、ガラス転移の様々 なデータを説明できてしまうのだ。

#### 3. 真のガラス転移を探る

相容れない複数の理論が提案された場合に, 真偽の裁決 をするのはもちろん自然であり観測データである。問題は、 実験やシミュレーションで  $T_{K}$  を観測することがどうして もできないことだ。しかし最近,このT<sub>K</sub>を現実に観測する アイデアが提案された。液体中に不純物を入れることで, シミュレーションできる温度領域まで  $T_K$  を引き上げると いうものである。方法はいたって簡単で、まず、ある温度 T で液体を平衡化するまで十分に待つ。次に液体中の分子の 何割かを無作為に選んでその運動を瞬間的に凍結(pin 止 め) させる。最後に、凍結されていない分子を運動させて、 熱力学やダイナミクスを観測する。この操作を何度も繰り 返し、サンプルの平均を取る、というものだ。pin 止めされ た分子があるとガラス化しやすくなり、TK も高くなるはず である。かくして温度を高温に保ったまま, ガラス転移を 観測することができるのである。この方法の肝は, pin 止め した分子は平衡状態の液体の配置から選んでいるため、得 られるガラス状態は熱力学的には平衡状態であることだ。 このアイデアは、まず式(13) で定義されたスピンガラスの 平均場模型に対して厳密に解析された。15)この結果得られ るガラス転移の相図を,温度 T と不純物濃度 c の関数とし てスケッチ風に描いたのが Fig.5(a)である。平均場理論が 予想するようにガラス転移には、二つの転移点T<sub>d</sub>とT<sub>K</sub>が あるが、それらが c の増加と共に上昇することがわかる。 同時に $T_d \ge T_K$ の間の距離が縮まっていく。やがてある濃

度で $T_d$  と $T_K$  は一点で交わり、そこでガラス転移点は消滅 してしまう。この図は、気液相転移の相図によく似ている。 共存線が $T_K$  に、スピノーダル線が $T_d$ に対応しているわけ である。



**Fig.5** (a) Schematic phase diagram of the randomly pinned spin model,  $^{15}$  (b) The phase diagram obtained for the numerical simulation for the Lennard-Jones liquid.  $^{16)}$ 

この結果を、実際に観測することができれば、平均場理 論の強力な証拠になるだろう。そこで我々は, Lennard-Jones ポテンシャル系を用いて pinning 系のシミュレーションを 行った。<sup>16)</sup> 理論を検証するために, 我々が確かめなくては いけないことは、(1) TK において、式(14) で定義した重な り関数 Q がゼロから有限の値に転移すること, (2) TKにお いて,  $s_c$ がゼロになること, そして, (3) ある濃度で  $T_d$  が T<sub>K</sub>と交わること,の三点である。我々は、レプリカ交換法 を用いて大規模なシミュレーションを行い、膨大な量の分 子の配置を生成し、これから、まず(1)の Q を計算した。 (2) については、内部エネルギーを温度で積分することで 全エントロピーを求める。scは,全エントロピーから,不必 要な振動成分を差し引けば計算できる。(3)の T<sub>d</sub> について は,系のエネルギーランドスケープで不安定な極値が消滅 する温度として求めた。このようにして求めた $T_K$ と $T_d$ を 相図で表したのが、Fig.5(b)である。我々が計算できるのは せいぜい T=0.45 よりも上の温度だから、それよりも高温 の状態しかプロットしていない。Q が不連続に変化する点  $(T_{\kappa})$  を◆で,  $s_c = 0$  となる点  $(T_{\kappa})$  を●で, そして  $T_d$  を■ で表している。高温かつ高濃度側での点が白抜きになって いるのは、Qの変化やscが消える様子が曖昧だったため、 転移の判別ができなかった部分である。この結果をみると, 低温、低濃度側では二つの方法 ( $Q \ge s_c$ ) で計算した  $T_K$  が 一致すること,  $T_K$ と  $T_d$ が c の増加とともに上昇すること,

そして  $T_K$  と  $T_d$  が一つの点で交差していることがわかる。 さらに興味深いことはこの交差点を境にそれより高温高濃 度側で、転移の判別ができなくなり、Qから決めた  $T_K \ge s_c$ から決めた  $T_K$ の二つの線が大きく分岐していることだ。こ れらの結果はすべて平均場理論の予想を支持している。ま た, 交差点より高温側で, 2つの $T_K$ が分岐する様子は, まる で気液相転移における Widom 曲線(臨界点より高温側にも 残る熱力学異常の痕跡のこと)のようである。17) ここまで 平均場理論の主張をエレガントに示したシミュレーション 結果はないのではないだろうか。何よりも重要な点は、世 界で初めて配置エントロピーがゼロになる、 真のガラス状 態を計算機の中で作ることに成功したことだ。とはいうも ののこれで一件落着というわけではない。気液相転移から 類推できるように、T<sub>d</sub>とT<sub>K</sub>の交差点は一種の臨界点であろ う。平均場理論では既にこれが、「ランダム磁場イジング 模型」というユニバーサリティクラスに属する臨界点であ ることが予言されている。15) 我々の研究は今のところ大雑 把に相図を描くところまでできたが、この臨界点の解明は 今後の大きな目標である。この研究を機に,有限次元系の ガラス転移の定量的な解析が進むことが望まれる。

#### 4. おわりに

この解説では、できるだけ分かりやすくガラス転移の理 論研究の現状を説明することを試みた。分かり易さを強調 したために、正確さはかなり犠牲にしていることを了解願 いたい。また、数多あるガラス転移理論の中で、平均場理論 とそれに毛が生えた程度のRFOTに議論を絞った。もし今、 どの理論が正しいと思うかを投票で選ぶなら、RFOT が一 番人気だと思ったからだ。しかし科学は民主主義ではない から、これを以って RFOT が正しいとする理由にはならな い。

また, p3 スピンや単分子原子液体など異常なまでに単純 化された模型ばかりを題材にして説明をしてきた。現実の ガラス形成物質は内部自由度や分子の形状をもち,はるか に複雑である。その複雑さが原因で,普遍的に観測できる 現象も多い。たとえば,ここでは言及すらしなかった, Johari-Goldstein 過程(遅いベータ緩和)やアレニウス的な 緩和からのずれの度合いを表すフラジリティなどは、ガラ ス転移の本質と直結した重要な概念だが,ここで取り上げ ることはしなかった。もうひとつ、ここで全く言及しなか った現象に,粉体のガラス転移とも言うべきジャミング転 移がある。かつては、ジャミング転移はガラス転移の温度 ゼロの極限であると思われていたが、最近急激に理論が整 備されて、平均場理論の範囲で非常に精密に記述できるよ うになってきた。<sup>18,19</sup>

この解説で扱った事柄のより正確で完全な説明は, 最近 出版されたいくつかの優れたレビュー論文に書かれている。 特に, 文献 20) や 21) は, RFOT とほかの理論的シナリオ についても概括されており, またそれらを批判的に比較し ているのでお勧めである。ガラス転移については確かなこ とは何も分かっていないのだが, 研究の進展は目まぐるし く, この数年だけを見ても, すっかり様変わりをしている ように思われる。今後数年以内に, ここで解説した事柄が すべて間違いだったことがわかった, ということも十分に 考えられる。臨界現象のときの繰り込み群法の発見のよう な, 革命的なパラダイムシフトが起これば面白いだろうが, 筆者は, そのようなことはガラス転移の場合にはないよう な気がしてならない。

# 謝 辞

この解説の最後の章は、Walter Kob 氏との共同研究の成 果である。またその研究にあたっては、科研費 24340098, 25103005, 25000002, そして学振の Core-to-Core Program か ら支援を受けている。本稿の図面を作成した川崎猛史氏に 感謝する。

# 文 献

- 1) C. A. Angell, J. Non-Cryst. Solids 102: 205-221(1988).
- 2) 西森秀稔,「相転移・臨界現象の統計物理学」培風館
- R. Yamamoto and A. Onuki, *Phys. Rev. E* 58, 3515-3529 (1998).
- 4) W. Gotze, "Complex Dynamics of Glass-Forming Liquids", Oxford University Press, Oxford (2009).
- T. R. Kirkpatrick and D. Thirumalai, *Phys. Rev. B* 36, 5388-5397 (1987).
- 6) J. P. Hansen and I. R. McDonald. "*Theory of simple liquids*", Academic Press, Second Edition edition (1986).
- 7) T. Castellani and A. Cavagna, J. Stat. Mech., P05012 (2005).
- 8) M. Mezard and G. Parisi, *Phys. Rev. Lett.* **82** 747-750 (1999).
- 9) A. Ikeda and K. Miyazaki, *Phys. Rev. Lett.* **104**, 255704 (2010).
- 10) T. Maimbourg, J. Kurchan, and F. Zamponi, arXiv: 1507.03421.
- 11) G. Adam and J. H. Gibbs, J. Chem. Phys. 43 139-146 (1965).
- 12) T. R. Kirkpatrick, D. Thirumalai, and P. G. Wolynes, *Phys. Rev.* A 40, 1045-1054 (1989).
- 13) G. Tarjus, S. A. Kivelson, Z. Nussinov, and P. Viot, J. Phys.: Condens. Matter 17 R1143-R1182 (2005).
- 14) D. Chandler and J. Garrahan, Annu, Rev. Phys. Chem. 61, 191-217 (2010).
- 15) C. Cammarota and G. Biroli, Proc. of the Natl. Acad. of Sci. 109 (23), 850-8855 (2012).
- 16) M. Ozawa, W. Kob, A. Ikeda, and K. Miyazaki, Proc. of the Natl. Acad. of Sci. 112 (22), 6914-6919 (2015).
- 17) B. Widom, J. Chem. Phys. 43 (11), 3898-3905 (1965).
- 18) G. Parisi and F. Zamponi, *Rev. Mod. Phys.* 82, 789-845 (2010).
- P. Charbonneau, J. Kurchan, G. Parisi, P. Urbani, and F. Zamponi, *Nature Comm.* 5, 3725 (2014).
- 20) A. Cavagna, Phys. Rep. 476, 51-124 (2009).
- 21) L. Berthier and G. Biroli, *Rev. Mod. Phys.* 83, 587-645 (2011).