核生成理論における平衡自由エネルギー

関西学院大学・理工学部・情報科学科 西谷滋人

平成16年7月2日

1 Introduction

我々が最近提案した析出核の自由エネルギー変化の精密計算法は、核生成の自由エネルギー をエンタルピー項とエントロピー項に分け、前者を第一原理計算によって、後者を統計熱力 学からの見積もりによって精確に計算する.

この研究の動機は,藤田英一阪大名誉教授の「核生成にはエネルギーバリアがない」という主旨の論文,発表で,私自身が理解している範囲で藤田ジレンマについて先ずまとめておく.西谷は先の研究で藤田ジレンマに対する一応の解答を得たと考えている.

藤田自身の問題意識は、30年以上にわたってこの問題を発信してきたことからも分かる 通り、それを理解するととても深く、示唆に富んでいる.しかし、その「核生成にはエネル ギーバリアがない」とか「不足分が本体分を越す」などといった禅問答のような表現が独り 歩きしている.これはセンセーションを狙った藤田特有の物言いで、翁のおちゃめと解して いる.しかしその示唆は貴重で、1973年の論文中[?]の「反応速度式の考え方と、前述の核 形成論とを結びつけるようなやり方」として出された読者への宿題を本気で解いていれば、 [Binder and Stauffer, 1976]の有名なクラスターダイナミックスに先んじていたかもしれない.

2 核生成理論のどこが議論されているか(藤田論文の波紋)

まず古典的核生成論は、材料の多くの教科書に出てくるとおり、相転移において新相のエ ンブリオが核として成長する前段階では系のエネルギーは正となり、それを超えるための活 性化過程があるとする.エンブリオを半径rの球状として、そのエネルギーを表現する式、

$$\Delta G = -\frac{4}{3}\pi r^3 \epsilon + 4\pi r^2 \gamma \tag{1}$$

において, rが小さいと r^2 を含む表面エネルギー γ による右辺第二項が r^3 を含む体積エネル ギー ϵ による第一項を優先し,図1に示すように,成長初期には ΔG が上昇し,臨界寸法と 臨界エネルギーが現れ,したがって核生成は活性化過程をともなうとする.

これに対する藤田の批判は以下の通りである [Fujita, 2003].「第一に,表面 (界面) エネル ギーの本性は,原子集団の凝集エネルギーの表面における不足分に大部分由来すると考えら れる.すなわち図2に示したように,孤立した原子集団の内部の原子がまわりの原子群と十 分な結合状態を持つのに対して,表面原子は結合相手が約半分しかなく,したがって相手の 数が不足して結合エネルギーの下がりが不十分であり,破線で示したこの不足分 (欠損分)を 完全な結合状態からの上がり分,即ち,正の値を持つ表面エネルギーとして別個に考えてい るのである.通常,これを抜き出して,点線のように表面の位置に突出したエネルギー分と



図 1: 核生成の自由エネルギー変化の模式図.

して描くが、この山は長い曲がった矢印が示すように、破線に当たる結合状態からの立ち上 がりでなくてはならない.したがって、(1)式の第二項が第一項に優るならば、不足分が本体 分を越すという矛盾になるであろう.」



図 2: 表面エネルギーの概念図.

さらに、「2 原子分子的な結合、即ち dimer、あるいは 3 原子集合の trimer その他の小さな 集合体は実際に存在し、それらの結合は常に引力的とせざるを得ず、小さい集団では正のエ ネルギーを持つとは考えられていない.」という例を出している. これらの考察は、「表面 (界 面) エネルギーのせいで自由エネルギーが正になるわけがない」、あるいは「結合エネルギー の変化だけを考えると、山はできな」ということを示唆している.

また駆動力については、その著書 ([Fujita, 1996]) のなかで指摘している。図3の析出過程では、高温での均質固溶領域から時効温度 (T_a) へ系が持ちきたらされたときの自由エネルギー変化に対応している。すなわち、自由エネルギーの変化は図4にしめすような組成自由エネルギー曲線を考える。系全体の自由エネルギー変化はoからuへの変化である。しかし、これが駆動力になるわけではない。駆動力は、初期組成 c_0 での自由エネルギー曲線の接線の延

長 q から, 析出物の自由エネルギー s へのエネルギー差に相当する. そこでは化学ポテンシャ ルという言葉が用いられているが, これは一原子の持っている自由エネルギーと考えれば理 解されよう.



図 3: 析出処理.



図 4: 析出にともなう自由エネルギー変化.

これらの指摘は正しい.また, [Fujita, 2003] ではさらに,活性化の要因となる,歪エネル ギー,振動エネルギーの効果も挙げている.しかし,これらの影響がない場合に,すなわち配 置の変化にともなうエンタルピー,エントロピーの変化だけで活性化の山は出るのであろう か? さらに,藤田の指摘以外にも核生成自由エネルギーを表す図1には謎がある:(i)なぜ クラスターサイズ nの関数なのか,(ii) そもそもこの図の縦軸の原点はなになのか? これら の問題を考える前に,現在受け入れられている核生成理論において,この自由エネルギーは どのように扱われているかを見ておく必要がある.

Appendix A には [Becker and Döring, 1935] の取り扱いをまとめている. ここで重要な点は, droplet モデルの自由エネルギーは cluster の反応係数の導出で, detailed balance が成り



図 5: 核生成の始状態, 終状態の模式図.

立つためにしか用いられていない点である.また,Appendix B には Langer([Langer, 1967, Langer, 1969] の grand partition function の導き方を示した.ここでも,自由エネルギーは excess energy として使われているだけである.つまり,どちらのより厳密な核生成理論も,自由エネルギーをクラスターサイズあるいは溶質原子 n 個に限られた canonical ensemble とし て使われている.こうなると,自由エネルギーの横軸がなぜ,nのあるいはrの関数となるか が理解されよう.つまり,溶質の原子数を固定した canonical ensemble で自由エネルギーを 計算すればいいことが示唆される.このような理解にたって,我々の核生成自由エネルギー の第一原理計算を見ていこう.藤田の疑問はその中で明らかとなる.

3 析出核のエントロピー変化

3.1 新しい計算法の概略

前節の考察にあるとおり、核生成の自由エネルギー変化は溶質原子数を固定して考えればいい。新しい核生成自由エネルギーの計算法は、核生成の始状態と終状態を図5のように単純に考えることに相当する。始状態は孤立分散した溶質原子が溶媒原子中にばらばらに浮いている状態であり、終状態はサイズ n のクラスターを1個作った状態である。この二つの状態のエンタルピー、エントロピー変化をそれぞれ計算することによって核生成の自由エネルギーを求めることが出来る。

別の見方をすると以下のようになる。自由エネルギー ΔG を

$$\Delta G = (\Delta H_{\rm V} + H_{\rm surface}) - T\Delta S \tag{2}$$

のようにエネルギー項とエントロピー項Sに分ける。前者は内部エンタルピーの変化 ΔH_V と 界面エネルギー $H_{surface}$ を含んでおり、密度汎関数理論にもとづいた精密計算が可能である。 後者は単純な理想溶体近似によって、xを初期溶質濃度とすると

$$\Delta S = k_{\rm B}(n-1)\ln(x) \tag{3}$$

と見積もられる [Kamijo and Fukutomi, 1983].

モデル計算を bccFe 中の bccCu の析出でおこなった.第一原理計算には VASP を用いた. bccFe と bccCu では格子歪エネルギーは 0.02eV/atom であるので,これを無視した.bccFe の 一部のサイトを Cu 原子に置き換えてクラスターエネルギーを計算した.ここには,Cu 原子同 士の結合生成にともなうエネルギー変化と界面の Fe-Cu 原子間の結合による界面エネルギーと が含まれている.図6は segregation limit から測ったクラスターエネルギーである.(2) 式の





図 7: クラスターの自由エネルギー変化.

エネルギー変化は孤立した溶質原子エネルギー (dilution limit) からのズレであるので,図6の 直線からの差がこれに相当する.これに(3) 式のエントロピー変化を加えると図7のようなク ラスター生成自由エネルギー変化が得られる.Fitting によって求めた臨界半径や活性化エネル ギーはそれぞれ10-25 個, 0.4-0.8eV であった.これらは Goodman ら [Goodman et al., 973b] が理論的に推測し、その後の実験の解釈に用いられている値と一致している.

ここで藤田が考えていたボンドの変化によるエネルギー変化は cluster energy に相当する. そこでは確かに山は存在せず、単調減少する関数となっている.また、自由エネルギーの図の 原点が dilution limit にあることが分かる.つまり溶質原子が一個ある状態が、お互いに相互 作用せずに何個もある状態を考える.これは初期組成の自由エネルギーの接線の延長に相当 する.このモデルでは、初期組成、温度の影響はすべてエントロピー項の傾きに押し込めら れている.これらの過飽和度の変化に連れて活性化の山は移る.また、このような絶妙なエ ントロピーの値を見積もるのは一般的なモデルでは難しく、このあたりの影響を藤田が見誤っ たのではないかと推測される.



図 8: クラスターの成長にともなう原子の出入りの確率とフラックス.

4 **まとめ**

Fe-Cu系は構成元素間のサイズ,質量,剛性率にほとんど差がなく,有限温度の振動エント ロピーによる影響を無視することが可能である.また,析出クラスターが極めて小さいこと から終状態の内部配置エントロピーを無視してもよかろう.このような理想的な系において は,分散した溶質原子がクラスターへ凝集することによる配置エントロピーのロスによって, 活性化エネルギーの山が現れていることが明らかとなった.

ここで提案した計算法の特徴は以下の通りである.

1. 界面エネルギーを求める必要がない,

2. 信頼できる第一原理計算から直接求まる,

3. 核生成の始・終状態を明確に定義している.

より多くの系へこの計算を適用する努力をおこなっている.

A 核生成の kinetic 理論

[Binder and Stauffer, 1976] らが提案した cluster ダイナミックスは,古典的な droplet モデ ルの拡張である.したがって,detailed balance の議論で出てくるものとおなじクラスターの 平衡分布が問題となる.[Becker and Döring, 1935] らのクラスターダイナミックスの取り扱 いをまとめておく (ここでの記述は主に [Russell, 1980] に拠った).

A.1 Fokker-Planck 方程式:平衡分布は動力学でどう使われるか

クラスターは図 8 に示したように、一個の原子がくっついたり離れたりするミクロな機構 によって成長すると仮定する。時間 t において原子 n 個を含んだクラスターの濃度を f(n,t)とする。n 個のクラスターが n+1 のクラスターになる確率を w(n+1,n) とすると、f(n,t)の時間変化は

$$\frac{\partial f(n,t)}{\partial t} = J(n-1) - J(n)
= w(n,n-1)f(n-1,t) - w(n-1,n)f(n,t)
- \{w(n+1,n)f(n,t) - w(n,n+1)f(n+1,t)\}$$
(4)

で与えられる. ここで J(n) は n から n+1 になる flux に相当する.

wを原子の捕獲確率 $w(n+1,n) = \beta(n)$ と放出確率 $w(n,n+1) = \alpha(n+1)$ とすると、フラックス J は

$$J(n) = \beta(n)f(n,t) - \alpha(n+1)f(n+1,t)$$
(5)

となる. 固体の核生成の場合は β は対象とするクラスターの方向へのジャンプ頻度と n-mer へ一回のジャンプで移れる原子の数との積であろう. つまり表面積に比例している. (ほんと かな) vacancy メカニズムだと...

 α の方はちょっとむづかしい.なぜなら,離脱頻度は析出物表面の結合力によるポテンシャルを感じている原子にとっては、 β で考えたような単純な random walk が成り立たないからである. α は J(n) に値が存在する場合やクラスターが非平衡分布の状態でも、それほど平衡状態と違わないという仮定を置く.平衡状態では、個々のプロセスがそれの逆のプロセスと同じ頻度で起こるとする、詳細釣り合いの原理 (the principle of detailed balancing) が成立する.すると5式で、J(n) = 0, f(n, t) = C(n)として

$$\alpha(n+1) = \beta(n) \frac{C(n)}{C(n+1)} \tag{6}$$

が得られる.この仮定は, n-mer クラスターが次の原子が付着するまでに内部緩和を起こす程 度の時間があり,他のクラスターと相互作用していないかぎり,成立する.通常は 1/β(n) は 内部緩和に比べて十分遅く,クラスターの濃度は非常に小さいため,この仮定は成り立つ.

(5) 式と(6) 式とを組み合わせると

$$J(n) = \beta(n)C(n) \left\{ \frac{f(n+1,t)}{C(n+1)} - \frac{f(n,t)}{C(n)} \right\}$$
(7)

が与えられる.通常の緩やかな変化では微分形に直せて

$$J(n) = -\beta(n)C(n)\frac{\partial f(n,t)/C(n)}{\partial n}.$$
(8)

(4) 式に代入すると

$$\frac{\partial f(n,t)}{\partial t} = J(n-1) - J(n)$$

$$= -\beta(n-1)C(n-1)\frac{\partial f(n-1,t)/C(n-1)}{\partial n}$$

$$+ \beta(n)C(n)\frac{\partial f(n,t)/C(n)}{\partial n}$$

$$= \frac{\partial}{\partial n} \left[\beta(n)C(n)\frac{\partial f(n,t)/C(n)}{\partial n}\right]$$
(9)

となる. 最後の変形はここでも微分形に直せるとした. これがクラスター形成の動力学を記述 する Fokker-Planck 方程式である. この式は (8) 式にガウスの定理 (the divergence theorem) をあてはめて直接求めることも可能である.

A.2 定常状態

(8) 式を $J(n) = \text{const}(J_s)$ の下で求める.この場合,すべてのフラックスが一定となる定常 状態を意味している.Becker と Döring は次のような境界条件を選定し、時間に依存しない定 常解を求めた.

$$\frac{f(n)}{C(n)} \to 1 \text{ where } n \to 1$$

$$\frac{f(n)}{C(n)} \to 0 \text{ where } n \to \infty \tag{10}$$

これは C(n) の形状から次のように導かれる。クラスターの生成自由エネルギー $\Delta G(n)$ が energy barrier をもち,

$$C(n) = N \exp\left(-\frac{\Delta G(n)}{kT}\right) \tag{11}$$

で与えられるとする. ここで係数 N は単位体積当たりの格子サイトの数で,希薄溶体においてミキシングの部分エントロピーが,n-merのサイズによらず $k \ln(f(n)/N)$ で与えられるからである (?). n が小さい領域では,クラスターは一原子の孤立した状態へ容易に戻り,平衡状態に近づき f(n)/C(n) は1になる.一方,n が大きいと C(n) はどんどん大きくなるがf(n) は有限の値にとどまるので f(n)/C(n) は0になる.

すると(8) 式を変形して積分すると

$$-\int_{1}^{0} \frac{1}{J_{\rm s}} \mathrm{d}\left(\frac{f(n)}{C(n)}\right) = \int_{1}^{\infty} \frac{1}{\beta(n)C(n)} \mathrm{d}n \tag{12}$$

この左辺の積分を実行すると、Becker と Döring の条件から 1/ J_s となり、クラスター濃度分 布を代入して、

$$J_{\rm s} = \left\{ \int_1^\infty \frac{\mathrm{d}n}{\beta(n)N\exp(-\Delta G(n)/kT)} \right\}^{-1} \tag{13}$$

が得られる.

この積分は被積分関数 $\exp(\Delta G/kT)$ の形状特性から一般的に次のようにして求められる. クラスター生成の自由エネルギーを実際に入れると被積分関数の \exp の部分 $\exp(\Delta G/kT)$ は図 9 に示したような関数となる. $\beta(n)$ が十分に緩やかに変化すると仮定すると, critical radius のまわりを忠実に積分すれば十分な近似と考えられる. そこで $\Delta G(n)$ を critical number n^* のまわりで n で Taylor 展開すると

$$\Delta G(n) = \Delta G(n^*) + \frac{(n-n^*)^2}{2} \left(\frac{\partial^2 \Delta G}{\partial n^2}\right)_{n^*}$$
(14)

となる. これを代入して,積分の下限を -∞ で置き換えて,ガウス積分

$$\int_{-\infty}^{\infty} \exp(-ax^2) \mathrm{d}x = \sqrt{\pi/a} \tag{15}$$

を用いると,積分結果は

$$J_{\rm s} = Z\beta^* N \exp\left(-\frac{\Delta G^*}{kT}\right) \tag{16}$$

ここで, Z は Zeldovich 因子で,

$$Z = \sqrt{-\frac{1}{2\pi kT} \left(\frac{\partial^2 \Delta G}{\partial n^2}\right)_{n=n^*}}$$
(17)

で与えられる.

この Zeldvich の導き方は一見正しそうに見える.しかし、固体からの析出のように臨界核 が非常に小さい場合、 $\beta(n)$ に含まれる界面の面積変化も含めると Taylor 展開が妥当かどうか は不明である. $Z = 10^{-2}$ という非常に小さな値である通常の場合と違うので、数値計算で比較する必要がある.



図 9: クラスター生成の自由エネルギー $\Delta G(n)$ と被積分関数 $\exp(\Delta G/kT)$.

A.3 潜伏時間

潜伏期間は Fokker-Planck 方程式 (9) の解を求めて、定常核生成状態に移るまでの期間をとる. 一般的にはこのような遷移期間は exp 関数で近似できて、

$$J(t) = J_{\rm s} \exp(-\tau/t) \tag{18}$$

で求めら、このτを潜伏期間としている。正確な解析解は違うがそちらが正しいかどうかは??? ここでは Feder らの取り扱いを解説した榎本の記述を転記する。Feder らは核生成理論が大 前提としている、(II) 揺らぎによる生成、消滅過程が平均的におなじ過程で起こる、(III) マ クロな法則に従うという二つの仮定をつかって Fokker-Planck 方程式が記述している物理現 象を解析した。(9) 式の内側の微分を実行すると

$$\frac{\partial}{\partial n} \left(\frac{f(n,t)}{C(n)} \right) = \frac{\frac{\partial}{\partial n} f(n,t)}{C(n)} - \frac{f(n,t) \frac{\partial C(n)}{\partial n}}{C(n)^2}$$
(19)

となる. これを代入すると

$$\frac{\partial f(n,t)}{\partial t} = \frac{\partial}{\partial n} \beta(n) C(n) \left(\frac{\frac{\partial}{\partial n} f(n,t)}{C(n)} - \frac{f(n,t) \frac{\partial C(n)}{\partial n}}{C(n)^2} \right)$$

$$= \frac{\partial}{\partial n} \left(\beta(n) \frac{\partial f(n,t)}{\partial n} - \frac{\beta(n)}{C(n)} f(n,t) \frac{\partial C(n)}{\partial n} \right)$$

$$= \frac{\partial}{\partial n} \left(\beta(n) \frac{\partial f(n,t)}{\partial n} \right) - \frac{\partial}{\partial n} \left(\beta(n) f(n,t) \frac{\partial \ln C(n)}{\partial n} \right)$$

$$= \frac{\partial}{\partial n} \left(\beta(n) \frac{\partial f(n,t)}{\partial n} \right) + \frac{\partial}{\partial n} \left(\frac{\beta(n) f(n,t)}{kT} \frac{\partial \Delta G(n)}{\partial n} \right)$$
(20)

となる. 最後の変形には

$$\frac{\partial}{\partial n}\ln C(n) = -\frac{1}{kT}\frac{\partial\Delta G(n)}{\partial n}$$
(21)

を用いた.

右辺の第1項は拡散,第2項はそれに対するポテンシャル勾配の影響を表す. nの小さい領域では $\Delta G(n)$ のnに対する勾配が大きく,第2項が効いて,クラスターは素早く成長,分解する. $n \sim n^*$ 付近ではポテンシャル勾配が小さくなるため第1項が支配的となる. この領域では原子が付着と離脱を繰り返すので成長が遅く,ここを通過する時間が定常拡散へいくまでの時間の大部分を占めていると考えてよい.

揺らぎの領域を ΔG^* から幅 ~ kT 以内とし、対応するクラスター分布の幅を δ とすると

$$\delta = \left\{ -\frac{1}{8kT} \left. \frac{\partial^2 \Delta G(n)}{\partial n^2} \right|_{n^*} \right\}^{-1/2} \tag{22}$$

となる. $\beta(n)$ には表面積が含まれているがその変化は小さいとして臨界核での β^* を拡散係 数とすると、 $\delta \sim \sqrt{\beta^* \tau}$ と書けるから、

$$\tau \sim -\frac{\chi kT}{\beta^* \left. \frac{\partial^2 \Delta G(n)}{\partial n^2} \right|_{n^*}} \tag{23}$$

ここで、 χ は8であるが、Feder らは4とした. Zeldovich 係数を使うと

$$Z^{2} = -\frac{1}{6.28kT} \left. \frac{\partial^{2} \Delta G(n)}{\partial n^{2}} \right|_{n^{*}}$$
(24)

であるので、 $\delta \sim Z^{-1}$.よって $\chi = 4$ とすると

$$\tau = \frac{1}{2Z^2\beta^*} \tag{25}$$

と近似できる. この結果は数値的に Fokker-Planck 方程式を解いた結果と一致している. こ れも確認する必要がある.

B 核生成の系の grand partition function

droplet model の grand partition function に関する解説で、もっとも簡単な形で示した [Kastrup, 1998] の記述にしたがって表記する. n 個の構成原子 (constituents) で構成された droplets を考える. 系の次元を $d \leq 2$ とすると、過剰エネルギー (多分自由エネルギー) ϵ_n は

$$\epsilon_n = -\hat{\mu}n - \sigma n^{1-1/d} \tag{26}$$

で与えられる.ここで第一項は体積に比例する項,第二項は表面エネルギーに相当する項である. 磁場中の Ising spin 模型では磁場を H とすると $\hat{\mu} = -2H$. 過飽和ガスからの droplet の生成では $\hat{\mu} = \mu - \mu_c$ で, μ および μ_c はそれぞれ化学ポテンシャルと凝縮点での臨界化学ポテンシャルを示す. Fisher が指摘しているような $\ln n$ に比例する項は無視している.

平均の droplet 数 $\bar{\nu}(n)$ が Boltzmann 因子で与えられ

$$\bar{\nu}(n) \propto \exp{-\beta\epsilon_n, \beta} = \frac{1}{k_{\rm B}T},$$
(27)

そして droplet はお互いが相互作用しない希薄気体をつくると仮定すると、スピンあたりある いは体積あたりの the grand canonical potential Ψ_d が以下のように導かれる.

$$\Psi_d(\beta, t) = \ln Z_G = p\beta = \sum_{n=0}^{\infty} \exp\left(\beta\hat{\mu}n - \beta\sigma n^{1-1/d}\right)$$
(28)
$$t = \beta\hat{\mu} \cdot r = \beta\sigma \cdot pressure$$

$$d\Psi_d = -Ud\beta + \bar{n}dt$$
(29)

この級数は $t \leq 0$ の時のみ, Maclaurin-Cauchy integral criterium により、収束する. ところが、実際には $t \geq 0$ の準安定領域での Ψ_d の振る舞いに興味が持たれるところである. これ

が Langer が示した解析接続の理論であるが, Penrose が示したところによると, 数学的な厳密さを欠いたものであったようである.

この級数を, nを連続変数に変えて積分形にしてみよう. t < 0 で

$$\overline{\psi_d} = \int_0^\infty \exp\beta\left(\hat{\mu}n - \sigma n^{1-1/d}\right) \mathrm{d}n \tag{30}$$

さらに $n = (\sigma/\hat{\mu})^d u^d$ で変数変換すると

$$\overline{\psi_d} = d\left(\frac{\sigma}{\hat{\mu}}\right)^d \int_0^\infty u^{d-1} \exp\beta h\left(u\right) du$$

$$h\left(u\right) = a\left(u^d - u^{d-1}\right), a = \frac{\sigma^d}{\hat{\mu}^{d-1}}.$$
(31)

関数 h(u) は $u = u_0 = 0$ と $u = u_1 = 1 - 1/d$ に極値を持つ. 一般的な解析に従うと大きな β に対して上の積分は近似 (漸近展開:the asymptotic expansion) されて

$$\overline{\psi_d} \sim \left(1 - \frac{1}{d}\right)^{d/2} \sqrt{\frac{\pi d}{2\beta\hat{\mu}}} \left(\frac{\sigma}{\hat{\mu}}\right)^{d/2} \exp\left(-\frac{\beta a}{d} \left(1 - 1/d\right)^{d-1}\right) \left[i + O\left(1/\beta\right)\right]$$
(32)

を得る.ここで複素 u 平面の経路は u_0 から u_1 をとおり、その後複素数軸にそって $+i\infty$ まで向っている.したがって、最急降下に添った関連するガウス積分の片側のみが寄与する.支配的な項は純粋に複素数である.

さらに Langer は自由エネルギーの虚数部が核生成の頻度を表すことを導き (Langer and Schwart), これは Kampmann and Wagner へつながっているらしい.

参考文献

- [Becker and Döring, 1935] Becker, V. R. and Döring, W. (1935). Kinetische behandlung der keimbildung in übersättingten dämpfen. Annalen der Physik., 5(24):719–752.
- [Binder and Stauffer, 1976] Binder, K. and Stauffer, D. (1976). Statistical theory of nucleation, condensation and coagulation. Adv. Phys., 25(4):343–396.
- [Fujita, 1996] Fujita, E. F. (1996). 金属物理 (アグネ).
- [Fujita, 2003] Fujita, E. F. (2003). 21 世紀の格子欠陥研究に残された課題 (吉岡書店).
- [Goodman et al., 973b] Goodman, R., Brenner, S. S., and Jow, J. J. R. (1973b). Metal. Trans., 4:2371.
- [Kamijo and Fukutomi, 1983] Kamijo, T. and Fukutomi, H. (1983). Phil. Mag. A, 48:685.
- [Kastrup, 1998] Kastrup, H. A. (1998). Exact parition functions for the primitive droplet nucleation model in two and three dimensions. *Phys. Rev. Lett.*, 81(11):2280–2283.
- [Langer, 1967] Langer, J. S. (1967). Theory of the condensation point. Annals of Physics, 41:108–157. Free energy expansion in unstable region.
- [Langer, 1969] Langer, J. S. (1969). Statistical theory of the decay of metatable states. Annals of Physics, 54:258–275. Kinetic theory using free energy.

[Russell, 1980] Russell, K. C. (1980). Nucleation in solids: the inducation and steady state effects. Advances in Colloid and Interface Science, 13:205–318.