最近の研究

球以外の形状を持つ第二相粒子の 粗大化成長

渡邊千尋1,1門前亮一2

1. はじめに

母相からの第二相粒子は、核形成を経て、溶質原子濃度が ほぼ平衡濃度に達するまで成長し、その後、小さな粒子が消 減する一方、大きな粒子はますます成長を続ける.このよう に、全体として粒子が粗大化する現象を粗大化成長またはオ ストワルド成長という.粗大化成長は、(i) 母相が平衡濃度 近くになっている、(ii) 析出粒子の総体積がほぼ一定となっ ているという条件下で生じる、系の総界面エネルギーの減少 を駆動力とする第二相の成長である.粗大化成長は、析出強 化型合金の高温下での機械的性質や、再結晶を支配する因子 となるため、多くの合金系で研究が行われてきた.

粗大化成長理論には、二元系合金における LSW 理論 と⁽¹⁾⁽²⁾,三元系合金における KV 理論が⁽³⁾,代表的なもの として挙げられる. これらの理論については,次節で詳しく 説明する.現在までに、多くの合金系で実験的得られた粗大 化データへ LSW 理論や KV 理論を適用し,母相/第二相間 の界面エネルギーや溶質原子の拡散係数が見積もられている. LSW 理論, KV 理論共に, 孤立球状第二相粒子を想定して いるために、現実の材料へ適用する場合には、第二相の体積 分率や粒子形状を考慮する必要が生じる.体積分率について は、希薄合金の場合には大きな問題にならないが、例えば Ni基超合金などのように第二相の体積分率が大きい場合に は補正が必要であり,多くの研究者によって粗大化理論への 体積分率補正が提案されている(4)-(7).その一方で,第二相 の形状が球以外となる合金系はかなり多いにも関わらず、こ れまでに粒子形状についてはほとんど考察されていない. 例 えば, Speich と Oriani は LSW 理論を棒状粒子へ適用する ための拡張を行っているが、粒子の平均サイズの時間依存性 のみが取り扱われており、母相中の溶質濃度の時間依存性は

求められていない⁽⁸⁾.

最近,筆者らは,第二相の体積分率と母相との整合性の粗 大化成長速度への影響⁽⁹⁾⁻⁽¹⁶⁾,球以外の形状を持つ第二相粒 子の粗大化成長に関する研究⁽¹²⁾⁽¹⁵⁾⁽¹⁷⁾⁻⁽¹⁹⁾を行ってきた.そ の中でも本稿では,第二相が球以外の形状を持つ場合の粗大 化成長について紹介する.

2. 粗大化成長理論

第二相粒子の粗大化成長速度を取り扱った理論は, Lifshitz と Slyozov⁽¹⁾と, Wagner⁽²⁾によって初めて提唱され, 3人の頭文字を取って LSW 理論と呼ばれている. LSW 理 論では,二元系合金中の球状孤立粒子(第二相粒子の体積分 率が無視できるほど小さい)を仮定し,次式のように,粒子 の平均半径 \bar{r} が時効時間 t の 1/3 乗に比例して増加する事を 示した.

$$\bar{r}^3 - \bar{r}_0^3 = K(t - t_0). \tag{1}$$

この時, $\bar{r}_0 \ge t_0$ は粗大化成長開始時の平均粒子半径および時効時間である.比例定数Kは成長速度定数と呼ばれ,式(2)で表される.

$$K = \frac{8DV_{\rm m}^2 C_{\rm e} \gamma}{9RT}.$$
 (2)

ここで、Dは母相中の溶質の拡散係数、 $V_{\rm m}$ は第二相粒子の モル体積、 $C_{\rm e}$ は溶質原子の固溶限、yは母相と粒子の間の 界面エネルギー、Rは気体常数、Tは時効温度である. さら に、LSW 理論は Ardell によって拡張され⁽²⁰⁾、式(3)のよ うに母相中の溶質濃度 Cが時効時間の-1/3 乗に従って減 少することが示された.

$$C - C_{\rm e} = (kt)^{-1/3}.$$
 (3)

ここで k は式(4)のように表される速度パラメータである.

$$k = \frac{D}{9V_{\rm m}} \left(\frac{RT}{\gamma C_{\rm e}}\right)^2. \tag{4}$$

^{*} 金沢大学1)准教授,2)教授;理工研究域(〒920-1192 金沢市角間町)

Coarsening of Precipitated Particles with Non-spherical Shape; Chihiro Watanabe and Ryoichi Monzen (College of Science and Engineering, Kanazawa University, Kanazawa)

Keywords: *coarsening, Lifshitz–Slyozov–Wargner theory, Keuhmann–Voorhees theory, sphere, cuboid, octahedron, rod–shape* 2013年5月9日受理[doi:10.2320/materia.52.475]

第二相粒子サイズと溶質濃度の時間変化および,固溶限を実験的に求める事が出来れば,式(1)~(4)を用いて,界面 エネルギーと溶質の拡散係数をそれぞれ独立に求めることが できる.

近年,3元系合金中の第二相粒子の粗大化成長理論が Kuehmann と Voorhees (KV)によって発表された⁽³⁾. この KV 理論では,第二相粒子への溶質原子の分配挙動や,第二 相を構成する原子の拡散速度が粗大化速度に大きく影響する ことが示されている. KV 理論においても,LSW 理論と同 様に,第二相粒子サイズは時効時間の1/3 乗に比例し成長 する事が求められているが,成長速度定数 K は大きく異な り,以下のように表される.

$$K = \frac{8\gamma V_{\rm m}}{9\Lambda}.$$
 (5)

Λは式(6)のように書ける.

$$\Lambda = \frac{\Delta C_2}{D_2} (\Delta C_2 G_{22}'' + \Delta C_3 G_{23}'') + \frac{\Delta C_3}{D_3} (\Delta C_2 G_{23}'' + \Delta C_3 G_{33}'') \quad (6)$$

ここで、添え字の1は母相原子を意味し、2と3はそれぞれ 第二相粒子を構成する原子を表す. $\Delta C_i \sqcup \Delta C_i = C_i^P - C_i^M (i = 2 \text{ stch } 3) \& c$ 定義され、 $C_i^P \& C_i^M \amalg i$ 原子のそれぞれ、母相/第二相界面近傍における、第二相中の濃度と母相中の 濃度である. $D_i \amalg i$ 原子の母相中での拡散係数、 $G''_{pq} \amalg p \& q \& 2 \text{ stch } 3 \& \Box$, p原子濃度 & q原子濃度の変化による 母相の自由エネルギー変化を p濃度 & q濃度で二回偏微分し たものであり、

$$G_{pq}'' = \frac{\partial G}{\partial C_p^{\mathrm{M}} \partial C_p^{\mathrm{M}}} \tag{(7)}$$

と書ける.ここでGは母相のギブス自由エネルギーである.さらに、母相中の溶質濃度についても、やはりLSW 理論と同様に、 $t^{-1/3}$ 乗に比例して減少し、

$$C_{i}^{M} - C_{i,e}^{M} = k_{i}t^{-1/3}$$
 (8)

と表される.ここで $C_{i,e}^{M}(i=2 \text{ stat } 3)$ はi原子の固溶限であり、速度パラメータ k_i は、

$$k_{i} = \frac{(3\gamma V_{\rm m})^{2/3} \Lambda^{1/3} \Delta C_{i}}{\Delta C_{2} (\Delta C_{2} G_{22}^{"} + \Delta C_{3} G_{23}^{"}) + \Delta C_{3} (\Delta C_{3} G_{33}^{"} + \Delta C_{2} G_{23}^{"})}$$

$$(9)$$

である.式(5)~(8)を用いれば,実験的に求めた粗大化 データよりLSW 理論と同様に, y を独立に求めることがで きる.一方で,溶質原子の拡散係数については,式(5), (6),(9)より,

$$\frac{k_2}{\Delta C_2} = \frac{k_3}{\Delta C_3} \tag{10}$$

なる関係が成立するために、それぞれを独立に算出すること は出来ない.ただし、時効温度 Tにおける溶質原子の拡散 係数の差が非常に大きな場合には近似的に求めることが可能 である.例えば、 $D_2 \gg D_3$ のような場合では、 D_2 は以下のよ うに表される.

$$D_{2} \approx \frac{9K^{2/3}\Delta C_{2}}{4k_{2}[\Delta C_{2}(\Delta C_{2}G_{22}'' + \Delta C_{3}G_{23}'') + \Delta C_{3}(\Delta C_{2}G_{23}'' + \Delta C_{3}G_{33}'')]}$$
(11)

3. 球,立方体,八面体形状を持つ粒子の粗大化成長

母相中に析出した第二相粒子が,その成長に従って,形状 を変えるケースは数多くある.代表的な例を挙げると,Ni 基超合金中のNi₃Al 金属間化合物は時効初期には球である が,成長に伴ってその形状が立方体状へと変化することがよ く知られている⁽²¹⁾.また,球-立方体という析出粒子の形状 変化は Cu-Co 合金⁽¹²⁾⁽¹⁴⁾,Cu-Co-Cr 合金⁽²²⁾⁽²³⁾,Al-Sc 系 合金など⁽⁹⁾⁽¹³⁾⁽¹⁸⁾⁽²⁴⁾⁽²⁵⁾,多くの合金系で報告されている.

(1) KV 理論の拡張

筆者らは、球以外の形状を持つ第二相粒子適用できるよう に、KV 理論の拡張を行った.詳細は文献を参照いただ き⁽¹⁷⁾、ここでは拡張に関してのポイントを示す.母相中に 析出した第二相粒子は3次元的に点対称な形状を持つこと とし、またウルフの定理に従ってその形状が決定されると仮 定する⁽²⁶⁾.3次元的に点対称な形状を持つ粒子上のある微 小表面要素の単位法線ベクトルをnとして、l(n)は対称中 心からその表面要素までのベクトル、その界面エネルギーを $y(\mathbf{n})$ と表す.この時、ウルフの定理より、 $y(\mathbf{n})$ の大きさは、 l(n)・nで求められる $\lambda(\mathbf{n})$ に比例する.本稿では今後 $\lambda(\mathbf{n})$ を粒子サイズとして取り扱う.特定の $\lambda_0(=\lambda(\mathbf{n}_0))$ に対する 界面エネルギーを $y_0(=y(\mathbf{n}_0))$ とすると、3次元的に点対称 な形状を持つ粒子に対して、一般化された Gibbs-Thompsonの式は以下のように書かれる⁽²⁷⁾.

$$\mu_{\rm m}(\lambda_0) - \mu_{\rm m}(\infty) = \frac{2\gamma_0}{\lambda_0} V_{\rm m} = \frac{2\gamma({\bf n})}{\lambda({\bf n})} V_{\rm m}$$
(12)

ここで、 $\mu_{m}(\lambda_{0})$ は λ_{0} の距離の曲面と平衡する母相の、また $\mu_{m}(\infty)$ は $\lambda \rightarrow \infty$ 、すなわち平面と平衡する母相の化学ポテン シャルである.

粒子の表面積*S*と体積*V*は λ_0 を用いて,それぞれ*S*= $\eta\lambda_0^2$, *V*= $\omega\lambda_0^3$ と書ける.ここで, η と ω は粒子の形状によって決まる定数であり,例えば球の場合では η = 4π , ω = $4\pi/3$ となる.以上を用いて,KV理論の導出と同様の取り 扱いを行えば,3次元的に点対称な形状を持つ粒子へ適用可 能な KV 理論が得られ,粒子サイズの時効時間依存性は,

$$\bar{\lambda}(\mathbf{n})^3 = Kt \tag{13}$$

$$K = \left(\frac{\eta}{3\omega}\right) \frac{8\gamma(\mathbf{n}) V_{\mathrm{m}}}{9\Lambda}$$
(14)

と表される.ここで $\bar{\lambda}(\mathbf{n})$ は粒子の平均サイズである.また,溶質濃度の時効時間による変化は,KV理論と同じく式(8)で表され,速度パラメータは式(15)のように示される.

$$k_{i} = \left(\frac{3\omega}{\eta}\right)^{1/3} \times \frac{(3\gamma V_{\rm m})^{2/3} \Lambda^{1/3} \Delta C_{i}}{\Delta C_{2} (\Delta C_{2} G_{22}'' + \Delta C_{3} G_{23}'') + \Delta C_{3} (\Delta C_{3} G_{33}'' + \Delta C_{2} G_{23}'')}.$$
(15)

ここで、成長速度定数 Kと速度パラメータ k_i を KV 理論の それらと比較すると、形状因子の η と ω に関する項が追加 されていることが分かる。当然、粒子形状が球の場合(η = 4π, ω=4π/3)には,式(5)と式(14),式(9)と式(15)は一 致する.

Cu-Co, Cu-Co-Fe, Cu-Fe 合金中の析出粒子の粗大 化成長

 $1\sim 4$ mass%程度のCoやFeを含むCu-Co,Cu-Fe合金を 溶体化処理後に適切な条件で時効すると,fcc構造を持つ Co粒子やFe粒子が析出する⁽²⁸⁾⁽²⁹⁾.また,CoとFeと同時 に添加したCu-Co-Fe合金では,fcc構造を持つCo-Fe固 溶体粒子が析出する.この時,固溶体粒子のCoとFeの原 子比は,合金へ添加したCo/Fe比とほぼ一致す る⁽¹⁵⁾⁽³⁰⁾⁽³¹⁾.筆者らは,CoとFeの合計濃度をおよそ2 mass%と固定した上で,Co/Fe比を変化させた5種類の合 金(Cu-2wt%(2.15 at%)Co⁽¹⁴⁾,Cu-1.47 mass%Co(1.58 at%)Co-0.56 wt%(0.64 at%)Fe⁽¹⁵⁾,Cu-1.01 mass%(1.09 at%)Co-1.33(1.52 at%)mass%Fe⁽¹⁷⁾,Cu-0.63 mass%(0.68 at%)Co-1.33(1.52 at%)mass%Fe⁽¹⁷⁾,Cu-0.7 mass%(1.93 at%)Fe⁽³²⁾)を作製し,第二相粒子の粗大化成長を調査し た.この節では今後,合金組成はat%で表し,さらにat% の表記は省略する.

図1に, Cu-1.58Co-0.64Fe 合金(Co: Fe≈7:3)中に形 成した Co-Fe 粒子の透過型電子顕微鏡(TEM)明視野像を示 す.時効初期の小さな Co-Fe 粒子(半径~20 nm)は,ほぼ 球状となっているが、図1(b)に示すように、成長に伴って {001}面に平行な界面を持つ立方体形状へ,その形状が変化 する. さらに成長し,およそ40 nm 以上となると, {111}面 を晶癖面とする八面体形状を取るようになる. このような 球-立方体-八面体という形状変化は、Cu-2.15Co 合金でも 観察された.しかし,Fe比の高い,Cu-1.09Co-1.16Fe合 \pm (Co: Fe ≈ 5 : 5), Cu-0.68Co-1.52Fe 合金 (Co: Fe ≈ 3 : 7) および, Cu-1.93Fe 合金では, 球から立方体への変化は 見られるものの,八面体への遷移は観察されない.図1に 示したような、第二相粒子の TEM 像より、粒子サイズを測 定し,時効時間に対して両対数プロットした一例を図2に示 す.この時,粒子サイズは形状が球の場合は半径,立方体形 状の場合は中心から{001}晶癖面までの距離,八面体の場合 は{111}晶癖面までの距離とした.また,立方体,八面体形 状の粒子ついては、同体積の球(等価球)の半径も求めた.図 2から、何れの形状においても、粒子サイズと時効時間 tの 間には直線関係が成立し、その傾きが1/3となっているこ とが分かる.すなわち,粒子の成長はt1/3 乗則に従ってい る. また, 等価球のデータに注目すると, 粒子形状が変化し ても、球のデータの延長線上に乗っており、同一直線で整理 することができる.これについては後ほど考察する.図3 は、式(13)に従って、粒子サイズの3乗を時効時間に対し てプロットした一例である.時効のごく初期を除いて,何れ のデータも直線で整理することができ、その傾きから球状粒 子の成長速度定数 K_s,立方体形状,および八面体形状の *K*₀₀₁, *K*₁₁₁ がそれぞれ求まる.

時効に伴う比抵抗変化と、Cu 母相へのCo と Fe の固溶による比抵抗への寄与を用いて⁽³³⁾、母相中のCo と Fe の濃度



図1 Cu-1.58 at%Co-0.64 at%Fe 合金を 973 K で(a) 10分,(b)9時間,(c)150時間時効後の TEM 明 視野像.



図 2 Cu-1.58 at%Co-0.64 at%Fe 合金を873, 923, 973 K で時効した際の Co-Fe 粒子サイズの時効時間 依存性.

を求めることができる.求めた Co と Fe 濃度を,式(8)に 従って, $t^{-1/3}$ に対してプロットした一例を図4に示す.時 効初期には,析出粒子の核形成と成長に伴って溶質濃度は急



図 3 Cu-1.58 at%Co-0.64 at%Fe 合金を873, 923, 973 K で時効した際の Co-Fe 粒子の粗大化曲線.





激に減少し、その後、拡張した KV 理論から予測される $t^{-1/3}$ 則に従って徐々に減少していることが分かる.これら の直線の傾きより、速度パラメータ $k_{Co} \ge k_{Fe}$ が得られる. また、切片 $t^{-1/3} \rightarrow 0(t \rightarrow \infty)$ から、溶質原子の固溶限を見積 もることができる.得られた固溶限を表1に示す.三元系合 金で得られた Co と Fe の固溶限は、二元系合金でそれぞれ 得られた値よりも小さくなっている.これは、報告されてい る Cu-Co-Fe 三元系計算状態図とよく対応している⁽³⁴⁾.

実験的に得られた,成長速度定数K,速度パラメータk, 溶質原子の固溶限 C^M_{ie} と式(14), (15)より,母相/第二相間 の界面エネルギー y を算出することができる.得られた結果 を表2に示す.ここで,球状粒子より得られる球界面のエネ ルギーを ys, 立方体状粒子より得られる {001} 界面のエネル ギーを γ001, 八面体状粒子より得られる {111} 界面のエネル ギーを y111 とした.得られた界面エネルギーの値はおおよ そ 0.15~0.25 J/m² の範囲となっている.過去に報告されて いる Cu 母相と y-Fe 粒子間の界面エネルギーの値 0.25 J/m² と比較すると(35),おおむね妥当な値と判断される.何れの 合金でも y_s > y₀₀₁ となっており, Cu-2.15Co 合金と Cu-1.58Co-0.64Fe 合金においては, y₀₀₁≈y₁₁₁となった. さら に、 y_s, y₀₀₁, y₁₁₁の値は Cu-Co 二元系合金で最も小さく、Fe 濃度が高くなると大きくなる傾向がある. Cu母相とCo, Co-Fe, Fe 粒子は整合であり、その界面エネルギーが母相と 粒子間の界面における原子結合に由来すると考えると⁽³⁶⁾, Cu と Fe の結合の割合が増えるにつれて、界面エネルギー が増加すると理解される.

第二相粒子の粗大化成長挙動は,その体積分率に影響を受けることはよく知られている.これは,体積分率が大きな場合,粒子間距離が小さくなり,析出粒子へ流れ込む溶質原子の拡散場が重なり合ってしまうことに起因する.現在までに多くの研究者によってLSW 理論への補正が提案されている⁽⁴⁾⁻⁽⁷⁾.また,溶質濃度に関する数学的な取り扱いはLSW

表1 Cu-2.15 at%Co, Cu-1.58 at%Co-0.64 at%Fe, Cu-1.09 at%Co-1.16 at%Fe, Cu-0.68 at%Co-1.52 at%Fe, Cu-1.93 at%Fe 合金中の粗大化データより見積もった Co と Ni の固溶限 C^M_{Co.e}, C^M_{Fe,e}.

T (K)	$C_{ m Co,e}^{ m M}$ (10 ⁻³)				$C_{ m Fe,e}^{ m M}$ (10^{-3})			
	Cu-1.08Co	Cu-1.58Co -0.64Fe	Cu-1.09Co -1.16Fe	Cu=0.68Co =1.52Fe	Cu-1.58Co -0.64Fe	Cu-1.09Co -1.16Fe	Cu=0.68Co -1.52Fe	Cu-1.93Fe
873	4.79	2.50	1.47 ± 0.001	0.68 ± 0.004	1.07	1.47 ± 0.001	1.59 ± 0.01	1.63
923	5.73	2.89	1.60 ± 0.001	0.97 ± 0.004	1.24	1.60 ± 0.001	2.26 ± 0.01	3.06
973	6.45	3.88	2.60 ± 0.001	1.17 ± 0.004	1.66	2.60 ± 0.001	2.73 ± 0.01	5.44

表2 Cu-2.15 at%Co, Cu-1.58 at%Co-0.64 at%Fe, Cu-1.09 at%Co-1.16 at%Fe, Cu-0.68 at%Co-1.52 at%Fe, Cu-1.93 at%Fe 合金中の球状粒子,立方体状粒子,八面体状粒子の粗大化データより見積もった球界面,{001}_M, {111}_Mの界面エネルギー y_s, y₀₀₁, y₁₁₁.

	$\gamma_{s} (Jm^{-2})$				$\gamma_{001} (Jm^{-2})$				$\gamma_{111} \ (Jm^{-2})$			
<i>T</i> (K)	Cu-2.15Co	Cu-1.58Co -0.64Fe	Cu-1.09Co -1.16Fe	Cu=0.68Co -1.52Fe	Cu-1.93Fe	Cu-2.15Co	Cu-1.58Co -0.64Fe	Cu-1.09Co -1.16Fe	Cu=0.68Co -1.52Fe	Cu-1.93Fe	Cu-2.15Co	Cu-1.58Co -0.64Fe
873	0.15	0.20	0.22 ± 0.03	0.24 ± 0.04	0.26	0.12	0.17	0.18 ± 0.03	0.18 ± 0.03	0.21	_	_
923	0.15	0.20	0.23 ± 0.01	0.23 ± 0.04	0.27	0.12	0.16	0.18 ± 0.02	0.18 ± 0.02	0.22	—	_
973	0.14	0.20	0.22 ± 0.04	0.22 ± 0.03	0.23	0.12	0.16	0.17 ± 0.03	0.18 ± 0.02	0.19	0.12	0.18

理論でも KV 理論でも同じなので, LSW 理論への体積分率 補正は KV 理論にも適用できる.ところが,体積分率が大 きく補正が必要な場合でも,式(2)と(4),式(5)と (9),式(14)と(15)から,それぞれ界面エネルギーを導出 する際には,体積分率の補正項がキャンセルされる⁽³⁷⁾.

図2と図3で見られるように、等価球の粗大化成長速度 は球のそれと等しく、粒子形状が球から立方体へ変わっても 変化しない.さらに、球から立方体を経て八面体へと変化す る場合でも、等価球の粗大化成長速度は変化しない.一定の 時効温度において、粗大化成長速度は界面エネルギーによっ て決定されることが示されている⁽¹⁷⁾.等価球の粗大化速度 が形状変化によらないことから、今回取り扱った球、立方 体、八面体形状の粒子において、

$$\gamma_{\rm s} = g_{001} \gamma_{001} = g_{111} \gamma_{111} \tag{16}$$

なる関係が成立しなければならない. ここで, g₀₀₁ と g₁₁₁ は 等価球に対する立方体と八面体の表面積比であり, g₀₀₁ = 1.24, g₁₁₁ = 1.18 である. **表 2** 中の5 合金で, 15通りの g₀₀₁ y₀₀₁, 2 通りの g₁₁₁y₁₁₁ について計算を行うと, いずれも y_s とよく一致した.

析出粒子の形状は,界面エネルギーの異方性のみならず, 弾性ひずみエネルギーによる影響を受ける場合が数多くあ る.例えば,Onakaら⁽²²⁾⁽²³⁾⁽³⁸⁾や,SatoとJohnsonは⁽³⁹⁾, 析出粒子の形状は弾性ひずみエネルギーと界面エネルギーの 和が最小となるよう決定されることを示している.また Onakaらは,球と立方体と八面体の中間形状を持つ粒子形 状を超球を用いて表現し,その弾性ひずみエネルギー密度 E_n を求めている⁽⁴⁰⁾.Cu-Co-Fe中のCo-Fe粒子がサイズの 増加に伴って,球から立方体を経て八面体へその形状を変化 させることを紹介した(図1).ここで,球,立方体,八面体 の孤立粒子の自由エネルギー $G_{t,n}$ は界面エネルギーと弾性 ひずみエネルギーの和として,以下のように表すことが出来 る⁽²²⁾.

$$G_{t,n} = 4\pi r^2 \gamma_n g_n + \frac{4}{3}\pi r^3 E_n \tag{17}$$

ここで, n は粒子形状が球の場合はs, 立方体の場合は 001,八面体の場合には111とする.また $E_n = \Phi C_{44\epsilon}^2$ であ る⁽⁴⁰⁾.この時、**Φ**は形状因子であり球の場合2.56、立方体 では2.39, 八面体では2.67となる⁽⁴⁰⁾. C₄₄は Cu 母相の剛性 率(7.54×10¹⁰ Pa), εは析出粒子の静水圧型のミスフィット ひずみである.過去に我々は、Cu母相中のCoと粒子 y-Fe 粒子の ε について,時効に伴う試料の寸法変化より,それぞ れ-0.018と-0.016と求めている⁽¹⁶⁾. 粒子中の Co/Fe 原子 比とεの間に線型関係があると仮定すると、Cu-1.58Co-0.64Fe 合金, Cu-1.09Co-1.16Fe 合金, Cu-0.68Co-1.52Fe 合金において, εは-0.0174, -0.017, -0.0166とそれぞれ 見積もることが出来る.以上より、各合金において、等価球 半径rに対するG_{t,n}の変化を求めた. 図5にCu-1.58Co-0.64Fe 合金の結果を示す. 0 < r < 7 nm の範囲では, G_{ts} が $G_{t,001}$ よりも小さい、すなわち球が安定形状と判断される. 逆に, r>7 nm では立方体が安定と言える.これは,実験的 に求められた球から立方体への遷移半径10nmとおおよそ



図5 Cu-1.58 at%Co-0.64 at%Fe 合金中の Co-Fe 粒 子の界面エネルギーと弾性ひずみエネルギーの 和 G_{t,n} と粒子の等価球半径 r の関係.

対応している.この球から立方体への遷移半径は何れ合金に おいても実験値と対応していた.一方,何れの粒子サイズに おいても $G_{t,111} > G_{t,s}$, $G_{t,001}$ が成立するため,立方体から八 面体への形状変化は説明できない.過去に,Cu 母相中にお けるCo粒子の球から八面体への形状変化には粒子の磁気的 性質が関わっており,磁性ひずみが重要な役割を果たすこと が指摘されている⁽⁴¹⁾.そのため,立方体から八面体への形 状変化については界面エネルギーと弾性ひずみエネルギーに 加えて,磁気ひずみに関しても考慮する必要があると判断さ れる.

界面エネルギーと同様に、実験的に得られた粗大化データ から、式(14)、(15)を利用して、溶質原子の拡散係数を求 める事が可能である.しかし、CoとFeのCu母相中での拡 散速度に大きな差は無く⁽⁴²⁾、式(10)の関係が成り立つ.そ のため、それぞれの拡散係数を粗大化データのみから独立に 求めることは出来ず、ある溶質原子の拡散係数は他の溶質原 子の拡散係数の関数として算出される.そこで、Cu中のFe とCoの不純物拡散係数を用いて⁽⁴²⁾、CoとFeの拡散係数 を粗大化データより見積もった.3種類のCu-Co-Fe 三元合 金中の球状粒子と立方体状粒子の粗大化データより求めた振 動数項と活性化エネルギーは、トレーサー法で求められた Cu中の不純物拡散における値とよく一致していた.

4. 棒状粒子の粗大化成長

前節では, 乱暴な言い方をすれば, '比較的' 球に近い形 状の析出粒子を取り扱った. ところが, 実際の合金系では, 析出粒子が'球から大きく外れた形状'を持つ場合, すなわ ち棒状や板状のケースも少なくない. 筆者らは, 球から大き く外れた形状の一つ, 棒状粒子へ適用するために KV 理論 の拡張を行った⁽¹⁹⁾. さらに, この拡張した KV 理論を用い て, Cu-Ni-Si 合金中の棒状 δ-Ni₂Si 粒子の粗大化成長挙動 を調査した. 本節では, その概要を紹介する.

(1) KV 理論の拡張

ここでも詳細については省略するが、拡張する際のポイン トを簡単に示す.棒形状を*l*≫wの回転楕円体として表現す る.ここで、*l*は回転楕円体の長軸長さ、wは単軸である. 棒状粒子への溶質原子の流入は棒先端からのみ起こると仮定 すると、拡散流速は Ham によって以下のように求められて いる⁽⁴³⁾.

$$\dot{Q} = -\frac{2\pi w D_i A}{C_i^{\rm P} V_{\rm m} \ln (2A)} (C_i^{\rm M} - \hat{C}_i^{\rm M})$$
(18)

ここで、Aは粒子のアスペクト比でA = l/wであり、 \hat{C}_i^{M} と \hat{C}_i^{P} は、それぞれ界面から遠く離れた母相と析出相中のi原 子の濃度である。式(17)では、析出相の形状が変化しない ことが求められる。さらに、質量保存則より、 \hat{Q} は粒子の体 積変化と等しくなければならないので、

$$\dot{Q} = -\frac{C_i^{\rm P} - \hat{C}_i^{\rm M}}{C_i^{\rm P} V_{\rm m}} \frac{dV}{dt}$$
(19)

が成立する.ここで V は析出物の体積で,以下のように書ける.

$$V = \frac{2}{3} \pi \left(\frac{w}{2}\right)^2 l = \frac{4}{3} \pi \left(\frac{w}{2}\right)^3 A$$
(20)

式(17)~(19)より、棒状粒子の成長速度 wは、

$$\dot{w} = -\frac{4D_i}{w\ln(2A)} \frac{C_i^{\rm M} - \hat{C}_i^{\rm M}}{C_i^{\rm P} - C_i^{\rm M}}$$
(21)

と表せる. さらに, 一般化された Gibbs-Thompson の式よ り⁽²⁷⁾,

$$\mu_{\rm m}(w) - \mu_{\rm m}(\infty) = \frac{4\gamma_w}{w} V_{\rm m} = \frac{4\gamma_l}{l} V_{\rm m}$$
(22)

が成立する.ここで、 yw と yl はそれぞれ、棒状粒子側面と 先端の界面エネルギーである.これらを用いて、KV 理論と 同様の取り扱いを行うことで、棒状粒子へ適用可能な KV 理論が導かれる.棒状粒子の単軸の平均サイズ wの3 乗が 以下のように表される.

$$\bar{w}^3 - \bar{w}_0^3 = Kt \tag{23}$$

$$K = \frac{64\gamma_{\rm w}V_{\rm m}}{9\Lambda\ln(2\Lambda)} \tag{24}$$

ここで \bar{u}_0 は粗大化成長開始時の粒子の単軸長さである.母 相中の溶質濃度変化は、KV理論と同様に式(8)で表される が、速度パラメータは KV理論のそれと異なり、

$$k_{i} = \frac{(3\gamma V_{\rm m})^{2/3} [\Lambda \ln (2A)]^{1/3} \Delta C_{i}}{\Delta C_{2} (\Delta C_{2} G_{22}'' + \Delta C_{3} G_{23}'') + \Delta C_{3} (\Delta C_{3} G_{33}'' + \Delta C_{2} G_{23}'')}$$

(25)

となる. 拡張した KV 理論を実際の合金系へ適用するため には,(i)粗大化成長中に粒子形状が変化しないことと,(ii)希 薄合金であることの2条件が必要となる.

(2) Cu-Ni-Si 合金中の棒状 δ-Ni₂Si 粒子の粗大化成長

Cu-2 mass%Ni-0.5 mass%Si を基本組成とする Cu-Ni-Si 系合金はコルソン合金と呼ばれ,比較的良好な強度・導電性 バランスを有しているため,電子電気用のコネクタなどに広 く利用されている. Cu-Ni-Si 系合金は析出強化型合金でそ の強化相は斜方晶の δ-Ni₂Si 相である⁽⁴⁴⁾.溶体化処理後の Cu-Ni-Si 合金に適切な条件で時効を施すと,{110}晶癖面 を持つ円盤状δ粒子が析出する.さらに時効を続けると, 円盤状δ粒子は棒状へと成長する.この時,伸長方向は不 変線方向と平行な(558)方向となることが報告されている⁽⁴⁵⁾.

図6に、Cu-Ni-Si合金を溶体化処理後、923 K で 42 h の 時効を施した際のTEM 明視野像を示す.図6(a)に見られ るように、 δ 粒子は棒状に成長しており、その成長方向は不 変線方向($\langle 558 \rangle$ 方向)となっていることが確認できる.ま た、成長方向から観察すると、棒状 δ 粒子は $\{110\}$ 晶癖面を 保持していることが分かる(図6(b)).また、棒状粒子は Cu 母相との間に[100]_M//[001]_P; (011)_M//(010)_Pの方位関係 を有しており、これは過去に報告されている円盤状 δ 粒子 と Cu 母相との方位関係と一致する⁽⁴⁴⁾.

筆者らは、円盤状 δ 粒子が析出した状態で強圧延を加え た後、焼鈍により Cu 母相に再結晶を生じさせると、 δ 粒子 が球状化する事を見いだした.さらに、再結晶処理に続く、 長時間の時効でも球形状が保たれることも分かった. 図7 に、再結晶による球状化処理後に 923 K で 42 h の時効を施 した試料の TEM 明視野像を示す.図6と比較して明らかな ように、 δ 粒子は球状となっていることが分かる.

棒状 δ 粒子サイズの時効時間依存性を調査した結果の一例を図8に示す.ここで、棒状粒子の長手方向の平均長さを \overline{l} , {011}, 晶癖面に垂直な方向の平均距離を \overline{u}_1 , 平行な方向 を \overline{u}_2 とした.図8に見られるように、ある時効時間経過





 図6 Cu-1.86 mass%Ni-0.45 mass%Si 合金を 923 K で42時間時効した際に観察された棒状 δ-Ni₂Si 粒子.入射ビームは母相の(a) [011]方向に平行, (b) 棒状粒子の成長方向([855(855)])に平行.



図7 Cu-1.86 mass%Ni-0.45 mass%Si 合金を再結晶 処理後,923 K で42時間時効した際に観察された 球状 δ-Ni₂Si 粒子.入射ビームは母相の[011]方 向に平行.



図8 Cu-1.86 mass % Ni-0.45 mass % Si 合金を 923 K で時効した際の棒状 δ-Ni₂Si 粒子サイズの時効時 間依存性.

後,式(23)から予測される $t^{1/3}$ 則に従って,そのサイズが増加している.また,粒子形状を評価するために,アスペクト比 $A(\bar{l}/\bar{w}_1) \ge \bar{w}_2/\bar{w}_1$ の値を時効時間に対して調査した結果を図9に示す. \bar{w}_2/\bar{w}_1 の値は時効の初期の段階から約2となっているのに対して,アスペクト比は時効初期に急激に増加し,42h(1.51×10⁵ s)後にほぼ一定の値,13となった.従って,42h以降で拡張した KV 理論が適用可能と言える.アスペクト比が一定となった時効時間以降のデータより得られた棒状 δ 粒子の粗大化曲線を図10に示す.データは直線で整理でき,その傾きより成長速度定数が求まる.

前節と同様に比抵抗変化と、NiとSiの比抵抗への寄与を 用いて⁽³³⁾,母相中の溶質濃度変化を調べた.その結果を図 11に示す.溶質濃度変化が $t^{-1/3}$ 乗則に従い始める時効時間 は、アスペクト比が一定となる時効時間と一致し、この時効 時間を粗大化成長開始時間と判断することができる.図11 の直線の傾きと切片より、速度パラメータと溶質原子の固溶 限が求められる.得られた固溶限を**表3**に示す.

再結晶処理によって球状化したδ粒子についても,粗大 化成長挙動を調査した.粒子サイズ変化と溶質濃度変化の時 効時間依存性は,KV理論から予測されるt^{1/3}則とt^{-1/3}則



図 9 Cu-1.86 mass % Ni-0.45 mass % Si 合金を 923 K
 で時効した際の棒状 δ-Ni₂Si 粒子のサイズパラメ
 ータ, *l*/*w*₁ と *w*₂/*w*₁ の時効時間依存性.



図10 Cu-1.86 mass%Ni-0.45 mass%Si 合金を 923 K, 948 K で時効した際の棒状 *δ*-Ni₂Si 粒子の粗大化 曲線.



図11 Cu-1.86 mass%Ni-0.45 mass%Si 合金を 923 K, 948 K で時効した際のCu 母相中のNi と Si の濃 度変化.

にそれぞれ従っていた.棒状粒子の場合と同様に,成長速度 定数と速度パラメータを算出した.また,同時に得られる溶 質原子の固溶限を**表3**に示す.棒状粒子と球状粒子の粗大化 データから見積もられた固溶限は良く一致していることが分 かる.

表3 Cu-1.86 mass%Ni-0.45 mass%Si 合金中の棒状 と球状 δ-Ni₂Si 粒子の粗大化データより見積もっ た Ni と Si の固溶限 C^M.e. C^M_{Si,e}.

	$C_{ m Ni,e}^{ m M}$ [[at%]	$C_{ m Si,e}^{ m M}$ [at%]		
	棒	球	棒	球	
823	_	0.46	_	0.23	
873	—	0.67		0.34	
923	0.94	0.95	0.47	0.47	
973	1.06	1.07	0.53	0.53	

表4 Cu-1.86 mass%Ni-0.45 mass%Si 合金中の棒状 と球状 δ-Ni₂Si 粒子の粗大化データより見積もっ たより見積もった{001}_M 晶癖面,棒先端界面, 球界面の界面エネルギー.

	$\gamma (Jm^{-2})$						
$I \lfloor \Lambda \rfloor$	$\{110\}_{M}$	棒先端	球				
823		—	0.62				
873	—	—	0.62				
923	0.42	5.46	0.64				
973	0.40	5.20	0.63				

得られた棒状粒子の粗大化データと式(24)と式(25)から {110}晶癖面の界面エネルギー y_w が,球状粒子ついては式 (5)と式(9)から球界面のエネルギー y_s を算出できる.その結果を表4に示す.また,{110}晶癖面の界面エネルギー と棒状粒子のアスペクト比, $A \approx 13$,から式(22)を用いて棒 先端の界面エネルギー y_1 も見積もることができる.その結 果を表4に併せて示す.求められたysは,過去に報告され ている Cu 母相中の非整合 α -Fe 粒子の等法的界面エネルギ ーの値 0.5 J/m² と近い値となっており⁽³²⁾,非整合 Cu/ δ -Ni₂Si 界面エネルギーとして妥当と言えよう.一方で 棒先端の界面エネルギー y_1 は非常に大きな値となってい る.これは,粒子形状を回転楕円体として近似しているた め,棒先端の曲率が実際の粒子形状よりも大きく見積もられ ているためと考えることができる.

 ${110}_{M}$ 晶癖面における Cu 母相と δ 粒子の原子マッチン グを図12に示す. 晶癖面上の $[0\bar{1}1]_{M}$ 方向に沿ったミスフィ ットを $\delta_{0\bar{1}1_{M}} = (d_{0\bar{1}1_{M}} - d_{100_{P}})/d_{0\bar{1}1_{M}}$ とする. ここで, $d_{0\bar{1}1_{M}}$ と $d_{100_{P}}$ は, それぞれ $(0\bar{1}1)_{M}$ と $(100)_{P}$ 面間隔である. Cu 母相 と δ -Ni₂Si 相の格子定数を用いて, $\delta_{0\bar{1}1_{M}} = 0.023$ と求められ る. 同様に $\delta_{100_{M}} = -0.029$ と計算される. 以上のように, $\{110\}$ 晶癖面における Cu 母相と δ -Ni₂Si 相の整合性は高 く, このことが表4 に示した3つの界面エネルギー中で γ_{W} が最も小さな値を示したと理解できる.

今回の実験で用いた時効温度の範囲では $D_{\rm Ni}^{(46)} \ll D_{\rm Si}^{(47)}$ が成立するため、式(11)を用いて粗大化データより $D_{\rm Ni}$ を見積もることができる.得られた結果より算出した $D_0 \ge Q$ は、それぞれ(2.7±1.0)×10⁻⁴ m²/s と222±3 kJmol⁻¹ となった.この値は、不純物拡散係数のデータ⁽⁴⁶⁾、0.62×10⁻⁴ m²/s と224 kJmol⁻¹ と比較して、おおむね一致している.



図12 (011)_M 晶癖面における Cu 母相と δ-Ni₂Si 相の 原子マッチングを表した模式図.

5. 終わりに

本稿では,筆者らが行ってきた,球以外の形状を持つ第二 相粒子の粗大化成長について紹介した.拡張した KV 理論 を用いることで,球以外の形状を持つ第二相粒子の粗大化成 長を取り扱うことができ,界面エネルギーや拡散係数といっ た物性値を独立に求めることが可能であることを説明した. 「粗大化成長とは何とも古いテーマを…」と,思われた読者 もたくさんおられると思う.しかし,本稿で紹介した粒子形 状を含めて,未解決の問題がまだまだ残されている.拙稿に より少しでも読者の興味を引き起こすことが出来れば幸甚で ある.

本稿で紹介した研究のほとんどは,遂行当時,博士課程に 在籍していた渡部大然氏(現在,古河スカイ株式会社)と共同 で行ったものである.記して謝意を表する.

文 献

- (1) I. M. Lifshitz and V. V. Slyozov: Phys. Chem. Solids, **19** (1961), 35–50.
- (2) C. Wagner: Z. Elektrochem., 65(1961), 581–591.
- (3) C. J. Kuehmann and P. W. Voorhees: Metall. Mater. Trans., **27A**(1996), 937–943.
- (4) A. J. Ardell: Acta Metall., **20**(1972), 61–71.
- (5) P. W. Voorhees and M. E. Glicksman: Metall. Trans., 15A (1984), 1081–1088.
- (6) K. G. Wang, M. E. Glicksman and K. Rajan: Comput. Mater. Sci., **34**(2005), 235–253.
- (7) C. K. L. Davis, P. Nash and R. N. Stivens: Acta Metall., 28 (1980), 179–189.
- (8) G. R. Speich and R. A. Oriani: Trans. Metall. Soc. AIME, 233 (1965), 623–630.
- (9) C. Watanabe, K. Kondo and R. Monzen: Metall. Mater. Trans., **35A**(2004), 3003–3008.
- (10)渡部大然,渡邊千尋,門前亮一,田崎和江:軽金属,55
 (2005),196-174.
- (11) C. Watanabe, D. Watanabe and R. Monzen: Mater. Trans., 47 (2006), 2285–2291.
- (12) 渡部大然,東 宏治,渡邊千尋,門前亮一:日本金属学会誌, 71(2007),151-157.
- (13) D. Watanabe, C. Watanabe and R. Monzen: Mater. Trans., 48 (2007), 1571–1574.

- (14) D. Watanabe, C. Watanabe and R. Monzen: Metall. Mater. Trans., **39A**(2008), 725–732.
- (15) C. Watanabe, D. Watanabe and R. Monzen: J. Mater. Sci., 43 (2008), 3817–3824.
- (16) D. Watanabe, C. Watanabe and R. Monzen: J. Mater. Sci., 43 (2008), 3946–3953.
- (17) D. Watanabe, C. Watanabe and R. Monzen: Acta Mater., 57 (2009), 1899–1911.
- (18) C. Watanabe, D. Watanabe, R. Tanii and R. Monzen: Philos. Mag. Lett., **90**(2010), 103–111.
- (19) C. Watanabe and R. Monzen: J. Mater. Sci., 46(2011), 4323– 4335.
- (20) A. J. Ardell: Acta Metall., 15(1967), 1772–1775.
- (21) A. Maheshwari and A. J. Ardell: Phys. Rev. Lett., 70(1993), 2305–2308.
- (22) T. Fujii, T. Tamura, M. Kato and S. Onaka: Microsc. Microanal., 8(2002), 1434–1435.
- (23) S. Onaka, N. Kobayashi, T. Fujii and M. Kato: Mater. Sci. Eng. A, 347 (2003), 42–49.
- (24) G. Novotny and A. J. Ardell: Mater. Sci. Eng. A, 318(2001), 144–154.
- (25) E. A. Marquis and D. N. Seidman: Acta Mater., 49 (2001), 1909–1919.
- (26) G. Wulff: Z. Krst., **34**(1901), 449–530.
- (27) C. A. Johnson: Surf. Sci., 3(1965), 429-444.
- (28) V. A. Phillips: Trans. Met. Soc. AIME, 230(1964), 967–976.
- (29) K. E. Easterling and H. M. Miekk–Oja: Acta Metall., 15 (1967), 1133–1141.
- (30) M. Shigeta and M. Yamamoto: J. Phys. Cond. Matter, 13 (2001), 6359–6369.
- (31) C. Kanno, T. Fujii, H. Ohtsuka, S. Onaka and M. Kato: Philos. Mag., 89 (2009), 747–759.
- (32) R. Monzen and K. Kita: Philos. Mag. Lett., 82(2002), 373– 382.
- (33) 小松伸也: 銅と銅合金, 41(2002), 1-9.
- (34) C. P. Wang, X. J. Liu, I. Ohnuma, R. Kainuma and K. Ishida: J. Phase Equilib., 23 (2002), 236–243.
- (35) 松浦圭助,北村 真,渡辺勝也:日本金属学会誌,41(1977), 1285-1289.
- (36) R. Becker: Ann. Phys., 32(1938), 128–140.
- (37) D. J. Chellman and A. J. Ardell: Acta Metall., 22(1974), 577-

588.

- (38) S. Onaka, N. Kobayashi, T. Fujii and M. Kato: Intermetallics, 10(2002), 343–346.
- (39) S. Satoh and W. C. Johonson: Metall. Trans., 23A(1992), 2761–2773.
- (40) S. Onaka, T. Fujii and M. Kato: Acta Mater., 55(2007), 669– 673.
- (41) M. Takeda, N. Suzuki, G. Shinohara, T. Endo and J. V. Landuyt: Phys. Status Solidi A, 168(1998), 27–35.
- (42) 日本金属学会編:金属データブック改訂4版, (2004), 20-25.
- (43) F. S. Ham: J. Phys. Chem. Solids, 6(1958), 335–351.
- (44) S. A. Lockyer and F. W. Noble: J. Mater. Sci., 29(1994), 218–226.
- (45)大野 良,冠 和樹,深町和彦,藤居俊之,尾中 晋,加藤 雅治:銅及び銅合金,第45回講演大会概要集,(2004),45-46.
- (46) A. Almazouzi, M. P. Macht, V. Naundorf and G. Neumann: Phys. Rev. B, 54 (1996), 857–863.
- (47) J. Mietinen: CALPHAD, 29(2005), 212-222.

★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★

- 2002年3月 東京工業大学大学院総合理工学研究科物質科学創造専攻博士後 期課程修了
- 2002年4月 金沢大学工学部助手
- 2006年6月 金沢大学自然科学研究科講師 2008年4月- 現職
- 專門分野:材料強度学,材料組織学
- ◎金属材料の各種特性と微視組織の関連性についての研究に従事.透過型電
- 予顕微鏡を用いた,析出組織や転位組織評価を中心に研究を行っている.
- **************************



渡邊千尋

門前亮一