6. 核成長

拡散変態における核生成一成長過程

過飽和固溶体				
核生成				
 ◆ 核生成一成長型 (準安定状態からの核生成) 連続析出 ・均一核生成 ・ 万円一核生成 	 ◆ スピノーダル分解 (不安定状態からの核生成) 			
不連続析出				
核成長初期(平衡体積に達するまで) ・拡散律速成長				
核成長後期(平衡体積に達した後 (析出完了後) の粗大化過程) ・オストワルド成長				

拡散律速成長

析出相は核生成の後、成長してサイズが大きくなっていく。 成長に影響する主な因子「・溶質原子の拡散速度 ・過飽和度

析出相βが母相αの溶質原子を消費するように成長する場 合を考える。



析出相の成長

析出物の大きさ $r = K \sqrt{Dt}$ 析出物の大きさ rは t^{1/2}に比例

$$\frac{dr}{dt} = K' \frac{1}{\sqrt{t}}, \qquad K' = K \frac{\sqrt{D}}{2}$$

析出物の大きさ Dは過飽和度 (x_0-x_1) 、析出相の濃度 x_2 に 影響される。

2

成長速度は t-1/2に比例

拡散律速(diffusion control): 母相内の溶質原子の拡散によって成長速度が支配される。

母相と析出相の界面構造



材料科学B(亀川厚則) 講義資料9

析出相の形状

非整合析出物の場合、整合ひずみはないが、 母相と析出相の体積差に伴うひずみが発生する。

析出物の形状 ・ 析出による体積変化に基づくひずみ ・ 原子配列の乱れによる界面エネルギー ・ 析出物の成長速度の結晶方位依存性	-
析出時の体積変化 大 → 板状	

小 → 球状

析出の速度論

材料を等温で保持したときに生じる固相変態の速度論 (kinetics) としてよく観察される、S 字型の曲線を右図に 示す。相変態の開始に先立って、析出相(新相)が観察されない段階がある。これを潜伏期 (incubation period) と 呼ぶ。 1.0



変態速度を示す固相変態の変態率(析出量)fは、次式に 示すような関数となる。

ジョンソン・メール・アブラミの式 (Johnson-Mehl-Avrami Equation) $f=1-\exp(-kt^n)$

析出粒子の粗大化(析出完了後)

析出が平衡体積に達した後(析出反応完了後)、 析出粒子の粗大化(coarsening)が起こる。

オストワルド成長(Ostwald ripening): 粗大化の過程で、大きい粒子は成長し、小さい粒子は溶 解して消滅する。

オストワルド成長の駆動力: 母相/析出相の界面エネルギー(粒界面積)を減少させ て、系全体の自由エネルギーを減少させる。

Lifshitz-Wagnerの式(粒子径の時間変化):

 $\overline{r}^3 - \overline{r_0}^3 = K \cdot t$ r :時間tに於ける平均半径 r0:初期(t=0)の平均半径 K: 定数

cf.) 核生成・成長過程 : $r \propto t^{1/2}$ 粗大化過程 $: r \propto t^{1/3}$

析出物界面における母相濃度の粒径依存性

析出物の曲率半径 rによる自由エネルギー変化

$$\Delta G(r) = \frac{2\sigma V_m}{r}
 \begin{cases}
 \sigma : 単位面積あたりの界面エネルギー \\
 V_m : 析出粒子のモル容積 \\
 r : 析出粒子の(曲率)半径$$

曲率半径 rが小さくなると自由エネルギーが高くなる。 その結果、共通接線をもつ母相の溶質濃度が高くなり、 粗大析出物の周囲の母相と微細析出物の周囲の母相間で 濃度勾配が生じる。

Gibbs-Thomsonの式:

$$x(r) = x(\infty) \left(1 + \frac{2\sigma V_m}{RTr}\right) \begin{cases}$$
析出物界面における母相濃度
 $x(r) : 半径 r$
 $x(\infty) : 半径 \infty$

半径 rが小さな微細析出物は母相中に溶解消失し、その 溶質元素は大きな粗大析出物の成長に費やされる。



Gibbs-Thomson効果によって生じる濃度勾配 オストワルド成長によって、小さい析出粒子が 消滅してくことを示している。

7. 共析変態など各種拡散変態

連続析出と不連続析出

連続析出(continuous precipitation): 母相の溶質濃度が析出反応の進行とともに連続的に変 化する。

不連続析出(discontinuous precipitation): 過飽和固溶体α'から析出相βと母相αの2相が同時 に形成され、これらが集団として成長していく。 →ノジュール (nodule)、セル (cell) 粒界反応型析出 or セル状析出 →ラメラ(lamellar)組織





溫度

Т



共析鋼の等温変態に伴うパーライト変態



共析炭素鋼のパーライト組織

材料科学B(亀川厚則)講義資料11

合金の時効析出



α	フェライト(ferrite)	bcc
r	オーステナイト (austenite)	fcc
δ	δ-鉄(デルタフェライト)	bcc
$Fe_3C(\theta)$	セメンタイト (cementite)	斜方晶





TTT線図

TTT線図(Time-Temperature-Transformation diagram) または、恒温変態線図(isothermal transformation diagram)

オーステナイト相から急冷した後、各温度で保持した場合に、どの 様な相や組織が現れるかと表したもの。実際の熱処理では恒温変態処 理はまれであるが、どの温度で、どの様な時間で組織が形成されるか を表しており、熱処理条件を設計する重要な知見を与える。



共析炭素鋼のTTT線図(オーステナイト化温度885℃)

CCT線図

CCT線図 = 連続冷却変態線図 (Continuous Cooling Transformation diagram)

冷却過程で変態する合金などは高温相からの冷却方法により得られ る組織が異なる(特に鋼のオーステナイト相からの冷却など)。 一定の冷却速度(連続冷却)で冷却した時に、どの様な組織が現れ るかと示したものがCCT線図である。焼き入れに当たっての焼き入れ 性(焼きの入りやすさ)を知るデータとなる。



Ni-Cr-Mo鋼 (Fe-0.3C-2.1Ni-1.4Cr-0.4Mo)の 連続冷却変態線図(オーステナイト化温度885°C)



材料科学B(亀川 厚則) 講義資料12

マルテンサイト変態

マルテンサイト変態(martensitic transformation)

せん断機構によって結晶格子が変形(結晶構造が変化)する無拡散変

生成相をマルテンサイト (martensite) と呼ぶ。

- (1) 単相から単相への変態で、組成の変化がない。
- (2) 母相とマルテンサイト相の原子の間に1対1対応がある。
- 変態により体積変化と形状変化が生じる。 →表面起伏
- (4) 母相とマルテンサイト相の間に一定の結晶方位関係が存在する。
- マルテンサイト相は母相との一定の結晶面(晶へき面)に沿って生成

^L(6) マルテンサイト相内は、<u>高密度の格子欠陥が存在する</u>。 鋼のマルテンサイトは硬いが、全てのマルテンサイト材が硬いわけではない。

マルテンサイトの成長

マルテンサイトの核生成機構はまだ良く理解されてない。

(a)非熱弾性マルテンサイト (non-thermoelastic martensite) 冷却時に生じたマルテンサイトが瞬時に最終の大きさに達する。更な る冷却でも成長せず、母相の別の場所から新しいマルテンサイトが次々 の生じて変態が進行する。 冷却



|加熱(又は応力除荷)

(b) 熱弾性マルテンサイト(thermoelastic martensite) 生成したマルテンサイトは温度の低下と共に徐々に厚みを増してい cf) 形状記憶効果、超弾性却(または応力負荷)

各種合金系のマルテンサイトの結晶構造

母相の結晶構造	マルテンサイトの結晶構造	金属および合金	
	hcp	Co, Co–Ni, Co–Fe	
	bcc	Fe, Fe–Ni, Fe–Ni–Co, Fe–Si, Fe–Cr	
fcc	bet	Fe-C, Fe-N, Fe-Ni-C, Fe-Cr-C Fe-Cu-C, Fe-Si-C, Fe-Cr-Ni-C	
	fct	Mn-Cu, In-Tl, In-Tl-Li	
	hcp および bcc	Fe-Mn, Fe-Mn-C, Fe-Cr-Ni Fe-Mn-Ni, Fe-Mn-Cr	
	hcp	Na, Zr, Tl, Hf, Ti, Ti-Al, Ti-Cu Ti-Cr, Ti-Fe, Ti-Mn, Ti-Mo Ti-V, Ti-Zr, Ti-Al-V, Zr-U Cu-Al-Ni	
bec	monoclinic および orthorhombic	Cu-Al, Ag-Cd	
	orthorhombic および tetragonal	Au-Cd, Au-Cd-Cu	
	hcp および fcc	Li, Li-Mg, Cu-Zn	
tetragonal	orthorhombic	U, U-Cr	
rhombohedral	bet	Hg	



争び

範と

390°C

形状記憶効果の発現機構

形状記憶効果(shape memory effect)



超弾性の発現機構

超弹性(superelasticity)

通常の金属の弾性変形範囲の伸びは0.5%程度までであるが、 超弾性を発する合金は弾性域の数倍から数10倍に伸ばしても、除荷後 に最初の形に戻る。通常の弾性ひずみは応力に対して線形的であるが (真弾性)、超弾性では非線形的なひずみを示す(擬弾性)。



加工誘起マルテンサイト変態

加工誘起 (deformation induced) マルテンサイト変態 応力による力学的駆動力によって生じる。マルテンサイト開始温度 (M₂点)以上の温度で、母相を変形した際に生じる現象。

応力誘起(stress-induced)マルテンサイト変態 弾性変形状態でマルテンサイトが生成する。 i.e.) 形状記憶効果、超弾性

ひずみ誘起(strain-induced)マルテンサイト変態 母相が降伏し、塑性変形により加工硬化した後、マルテンサイト 変態が生じる。 i.e.) 変態誘起塑性(TRIP: transformation induced plasticity)

変態誘起塑性:TRIP

変態誘起塑性(TRIP: transformation induced plasticity)
 cf) 多量の残留オーステナイト (retained austenite)を含む鋼は、強度-延性バランスのよい鋼として開発されている。



材料科学B(亀川厚則)講義資料14

鋼のベイナイト変態

ベイナイト変態 (bainite transformation)



組織形態は焼き戻しマルテンサイトに類似しているが、 拡散変態なのか、無拡散変態なのか、決着はついていない。

ベイナイト組織:

・フェライトとセメンタイトの混合組織。
 ・フェライト、パーライト組織よりも強度が高い。

・フェライト、ハーライト組織よりも強度が高い。
 ・マルテンサイト組織は強度が低いが、延性・靭性は高い。

> 下部ベイナイト → 針状 (Fe -3Si -0.6C, 300℃)

無機化合物、鉱物、セラミクスにおける マルテンサイト変態

上部ベイナイト → 羽毛状

(Fe -0.6C, 450°C)

無機化合物

	ハロケ		ルカリ	: MX		
	ハロケ	ン化ア	ンモニウム	: NH₄X	(NaCl 型立方晶 ≓ CsCl 型立方晶)	
	硝	酸	塩	: RbNO3	(NaCl型立方晶 ≓ 菱面体晶 ≓ CsCl 型立方晶))
				TINO3, AgNO3,	KNO₃ (斜方晶 ≓ 菱面体晶)	
	硫	化	物	: MnS	(閃亜鉛型構造 ≓ NaCl 型立方晶)	
				BaS	(NaCl 型立方晶 ≓ CsCl 型立方晶)	
	二酸化	カルシ	ウムケイ酸塩	: (2 CaO • SiO ₂)	(斜方晶 ≓ 単斜晶)	
釖	ī.	物				
	輝石族	ティ酸	塩:			
	頑火	; 輝	石 (MgSiO3)		(斜方晶 ⇄ 単斜晶)	
	珪	灰	石 (CaSiO₃)		(単斜晶 ≓ 三斜晶)	
	鉄ケ	イ輝	石 (FeSiO3)		(斜方晶 ≓ 単斜晶)	
	オリビ	ンマン	スピネル ((Mg	, Fe)₂SiO₄)	(斜方晶 ≓ 立方晶)	
	水		晶 (SiO2)		(菱面体晶 ⇄ 六方晶)	
ł	マラミッ	クス				
	窒化	ホウ素	:		(ウルツ型構造 ≓ グラファイト構造)	
	844				(ウェン刑排告 コ ガラファノト)	

灰 系・ ジルコニア (ZrO₂), ハフニア (HfO₂)

無機化合物のマルテンサイト変態



(ウルツ型構造 ≓ グラファイト構造) (ウルツ型構造 ≓ グラファイト) (正方品 ≓ 単斜晶)

ジルコニア(ZrO ₂)	液	相
	I	2680°C
	立方	晶
	1	2220°C
(正方	晶
マルテンサイト変態	950°C	1150°C
L C	単彩	晶
ZrO2にY2O3, CaO, M 完全安定可ジルコニア 部分安定化ジルコニア TRIP現象によっ	lgOな。 ? ?(PS) で強	ど添加 Z) <mark>靱化</mark>
イットリア安定可ジル	レコニ	ア

(YSZ: yttria-stabilized zirconia)



降伏(yielding) するよぐ弾性変形(elastic deformation)し、応力 σ とひずみ ε の間 にはフックの法則が成り立つ。 $\sigma=E\varepsilon$ E:ヤング率

塑性変形域

降伏後は塑性変形(plastic deformation) し、塑性ひずみ(plastic strain)の増加と 共に変形応力(plastic strain)は増大する。 これが加工硬化(work hardening)である。

塑性変形機構と加工硬化

金属の塑性変形は、多くの場合転位のすべり運動によるものである。 (ほかには、双晶変形、マルテンサイト変態、高温のクリープ変形など) 加工硬化の理由は、塑性変形による転位など格子欠陥が結晶中に蓄積さ え、それによって引き続く転位の滑り運動が阻害されるためである。

塑性変形により蓄積されるエネルギー mræ(lo機構

一般に金属材料などを冷間で塑性変形(冷間加工: cold working)した
 場合、結晶内部に点欠陥(point defect)、転位(dislocation)、積層欠
 陥(stacking fault)などの多数の格子欠陥が導入され、材料は硬化する。

加工硬化は、特に転位密度(dislocation density)の増加により、転位 自身の弾性的なひずみ場を有するため、転位同士の総合作用によって結晶 内部を運動するための抵抗力が大きくなることによって生じる。

Bailey-Hirschの関係

材料を変形させる為に必要なせん断応力 τ と転位密度 ρ との関係式 $\tau = \alpha \mu b \sqrt{\rho}$

 α : 定数(0.5程度)、 μ : 剛性率、b: バーガースベクトル

これが、これから説明する回復・再結晶の駆動力となる。

転位の増加により、材料内部にエネルギーが蓄積される。単位体積あたり のエネルギーEは、 $E = \rho \mu b^2$



応力–ひずみ曲線(引張試験)

より生じる回復を、動的回復(dynamic recovery)と呼ぶ。 一方、異なるすべり面上に存在する刃状転位は、上昇運動(climb motion)を起こさない限り合体消滅できない。上昇運動は、原子の体 拡散を必要とする。回復過程を最も律速するのは、刃状成分の上昇運動 である。なお、拡散が生じうる高温で変形を行った場合には、上昇運動 を伴う動的回復が起こる。

転位ループの縮小

様々な回復の素過程(機構)

同じすべり面 (slip plane) 上にある正負の転位が出会えば、これら

は合体消滅する。また、転位ループの消滅によっても消滅する。らせん

転位は交差すべり(cross slip)することができるから、正負の転位が

同じすべり面上に移動して合体消滅することが比較的容易である。これ

らの過程は、低温での変形中にも起こりうる。変形中にこうした機構に

ポリゴン化 (polygonization)

点欠陥の消滅

転位は合体消滅できなくても、 弾性場をできるだけ打ち消し合 う安定位置に配列しようとす る。より広範囲に転位が並ぶ場 合、それをポリゴン化とよび、 これも回復の重要な素過程であ る。



転位の合体・消滅

曲げ変形を受けた単結晶におけるポリゴン化

小傾角粒界

ポリゴン化によって形成されたサブグレインの粒界は、小傾角粒界 (low angle grain boundary, またはtilt boundary) から成る。



回復の進行に伴う転位組織の変化

材料は、与えられた温度、時間、応力のもと、できるだけ回復を進 めようとする。

複雑に絡み合った転位も、できるだけエネルギーの低い構造になろ うとする。そうして形成されるものが、転位セル組織であり、さらに 再配列が進んだものが、サブグレイン組織である。



再結晶

回復が終了しても結晶はまだひずみエネルキ、一か、高い状態にある

再結晶過程:転位密度か、低い新しい等軸粒(再結晶粒)が形成 し、これが加工組織に置き換わっていく過程

転位密度か、低い新しい等軸粒(再結晶粒)か、形成



黄銅の再結晶過程

再結晶粒は 時間と温度に依存 熱処理条件(焼鈍し条件) を選ぶことにより 再結晶を制御し、力学的性質を調整すること か できる

再結晶の材料工学的意義

- 軟化(softening) 転位など格子欠陥の減少→成形加工性向上
- ◆ 結晶粒径の微細化(grain refinement) 結晶粒微細組織→材料の高強度化、高靱性化
- ◆結晶粒の粗大化 (grain coarsening) 結晶粒界の減少(粒界すべりによる変形の減少)→高クリープ強度
- ◆ 格子欠陥の除去(減少) →軟磁性材料の磁気特性向上
- ▶ 集合組織(texture) 特定の結晶方位に配向した多結晶組織
 - →例)磁気容易軸配向(一軸電磁鋼板)

材料科学B(亀川 厚則) 講義資料16

回復・再結晶・粒成長に伴う組織変化

加工された材料を長時間あるいは高温で保持すると、(①回復)点欠陥の 消滅や転位の再配列が生じる。更には(②再結晶)転位密度の高い領域領 域や結晶粒界に新たな核が生成する一方、格子欠陥は消滅していく。その 結果、金属はひずみのない状態になる。



再結晶(recrystallization)

・加工組織中に結晶方位の異なるひずみのない新しい結晶粒の核が生成 ・大傾角粒界(high angle grain boundary)が形成

- ・粒界移動により核が成長し、再結晶組織となる。→一次再結晶 (primary recrystallization)
- 再結晶温度(recrystallization temperature)

その温度に1h保持した時に、全てが再結晶組織に置き換わる温度 純度が高い、加工度が大きい→再結晶温度は低下

種々の金属・合金の再結晶温度

	再結晶温度, T _R (K)	融点, T _m (K)	T _R /T _m
Pb	269	600	0.45
Sn	269	505	0.53
Zn	283	693	0.41
Fe	723	1811	0.4
W	1473	3683	0.4
AI (99.999wt%)	353	933	0.38
Cu (99.999wt%)	393	1358	0.29
Ni(99.99wt%)	643	1728	0.37
真鍮(60Cu-40Zn)	748	1173	0.64

再結晶の優先核生成場所



圧延変形による圧延断面の不均一変形組織の模式図

再結晶の優先核生成場所:

前述の通り、再結晶粒を取り囲む粒界は大角粒界であり、周囲の加工 マトリクスに対して十分大きな方位差(例えば15°以上)を有する必要 がある。実際、大きな方位差が形成される再結晶粒は変形帯、せん断帯 近傍や、粒界近傍、あるいは第二相とマトリクスの界面近傍等が生じや すい場所から優先的に生成することがよく知られている