### δフェライト相の共析型分解を利用した新規フェライト系耐熱鋼の創製

東京工業大学 物質理工学院材料系 准教授 小林 覚

#### 1. 緒言

フェライト系耐熱鋼は、その低熱膨張特性、高靭性や高クリープ強度等のため、火力発 電プラントにおける主蒸気管や蒸気タービン等の大型高温高圧部材として使用されている。 火力発電の高効率化の要求に対し、蒸気条件は年々高温高圧化し、それに伴いフェライト 系耐熱鋼のクリープ強度が改良されてきた。最新の超々臨界圧火力発電プラントの主蒸気 管等では材料温度は600℃以上となっている。

最高のクリープ強度を有するフェライト系耐熱鋼では、9~12 重量%の Cr を含む焼戻 しマルテンサイト組織を素地とし、微細な M23C6型炭化物と MX 型炭窒化物で析出強化と 素地組織の安定化が図られている [1]。しかし、600℃以上となる温度では1万時間を超え る低応力・長時間のクリープ変形により、炭化物や炭窒化物の凝集・粗大化が生じ、フェ ライト系耐熱鋼のクリープ寿命が低下する問題が生じている [2]。現在『脱炭素化』の流れ が世界的に強まっているものの、火力発電は電力の安定供給には欠かせない電源であり、 その更なる高効率化ならびに再生可能エネルギーのバックアップ運転に向けた耐熱材料の 耐熱化・高性能化が今後も重要な課題となる [3]。

小林ら[4-6]は最近、Fe-Cr-M3元合金における Laves 相の析出挙動を調べ、Fe<sub>2</sub>Hf-Laves 粒子が 9%Cr 濃度のフェライト母相中に微細点列状分散することを見出した。図 1(a) に 得られた組織の一例を示す。数 10 nm の径を有する白いコントラストの Laves 粒子が方 向性と周期性を有し、高い分布密度を持って点列状に分散する。Laves 粒子の配列がフェ ライト母相の方位に依存しない特徴から、図 1(a)の組織は、 $\delta$ フェライト→yオーステナイ

ト変態時に $\delta/\gamma$  異相界面上でLaves相 が析出する相界面析出反応により、ま ず  $\gamma$  母相中に Laves 相が微細均一に 分散し、その後、低温側で  $\gamma$  相が $\alpha$ フ エライト相へと変態する過程を経て 形成されたと説明される。この Laves 相の相界面析出反応は、共析型反応経 路 ( $\delta \rightarrow \gamma + Fe_2M(Laves)$ ) で生じる一 つの変態モードであると理解され、従 来の析出経路(焼入れ焼戻し)とは異 なる析出経路を利用したフェライト 系耐熱鋼の強化の可能性が期待され る。



なる析出経路を利用したフェライト 図 1 (a) Fe<sub>2</sub>Hf-Laves 粒子の相界面析出組織 系耐熱鋼の強化の可能性が期待され (Fe-9.4Cr-0.1Hf (at.%)) 及び (b) Fe<sub>2</sub>Ta-Laves 粒 る。 子の fibre 状析出組織 (Fe-9.7Cr-0.6Ta (at.%))

δ→γ+Fe<sub>2</sub>M(Laves)型の反応経路は Fe-Cr-Nb 及び Fe-Cr-Ta 3 元系においても存在し、 これらの系では、先進界面と垂直方向にファイバー状の析出物が成長する Fibre 状析出(図 1(b))が生じる。このように、上記の共析型分解反応による Laves 相の析出モードは合金 系により異なり、析出形態や析出速度の支配因子の理解により新たな Laves 相強化型のフ ェライト系耐熱鋼の組成・組織制御が可能となる。また、その制御技術に基づいて Laves 相の組織安定性、組織形態とクリープ強度の関係を理解することによりフェライト系耐熱 鋼の新たな強化技術基盤を構築できる。

本研究では、上記のδフェライト相の共析型反応による Laves 相の析出機構の解明を目 的とし、Laves 相の析出モード(相界面析出 vs. Fibre 状析出)に及ぼすδ→γ変態速度(γ 相の成長速度)の効果および Laves 相の相界面析出の上限速度に及ぼす合金元素の効果を 調べた。また、析出機構を調べる実験に先立ち、本研究において着目する Fe-Cr-Hf 及び Fe-Cr-Ta 3 元系における各相間の相平衡を検討し、両 3 元系の共析型反応におけるδ→γ 変態および Laves 相の析出の過飽和度を評価した。

#### 2. 実験方法

### 2-1 Fe-Cr-Hf および Fe-Cr-Ta 3 元系状態図の検討

等温断面状態図の検討に供した合金の組成と熱処理条件を表1に示す。今後組成は断り がない限り原子%(at.%)で示す。これらの合金はアルゴン雰囲気においてアーク溶解に より溶製し、1000~1200℃において最長 235h までの平衡化熱処理を施した。得られた熱 処理材の組織は、電解放出走査型電子顕微鏡による組織観察、EDS による組成分析及びX 線回折(XRD)による解析により評価した。また、状態図計算ソフト Pandat を用い、等 温断面図を再現できるように熱力学パラメータを調整した。

D	Nomin	al compos	sition (at.9	6)	TT
Designation	Fe	Cr	Hf	Та	— Heat treatment condition
2Hf	bal.	9.8	2.0		1150°C/48h
4Hf	bal.	9.6	4.0	-	1150°C/20h, 48h
2.5Ta	bal.	9.2	-	2.5	1100°C/48h, 235h
5Ta	bal.	9.6	12	5.0	1100°C/48h, 235h

表1 状態図作製に用いた合金の化学組成と熱処理条件

## 2-2 Laves 相の析出形態と速度の検討

供試合金の合金組成を表2に示す。供試合金は3種類のシリーズに分けられる。シリーズ1の合金は、Ta 濃度を共析濃度となる0.6 at%に固定し、Cr 濃度を数基準で変化させた Fe-Cr-Ta 三元合金である。シリーズ2の合金はHf 濃度を共析濃度に固定し、Cr 濃度を変化させた Fe-Cr-Hf 三元合金である。シリーズ1及び2の合金は、Laves 相の析出の

駆動力を固定したままδ→γ変態の過 飽和度を変化させて Laves 相の析出 に及ぼすオーステナイト相の成長速 度の影響を調べることを意図してい る。シリーズ3の合金はCr濃度をほ ぼ 9.5%に固定し、Hf 濃度を変化させ た Fe-Cr-Hf 三元合金であり、 $\delta \rightarrow \gamma$ 変 態の過飽和度を固定して Laves 相の 析出の駆動力を変えることを意図し たものである。これらの合金はアーク 溶解にて溶製後円柱型試料に加工し、 赤外線集光型熱処理炉を用いて熱処 理に供した。熱処理は、δ単相域とな る1250℃または1300℃において溶体 化処理を行った後、種々の温度に直接 冷却し、所定の時間保持した後急冷し

Carles	Nominal composition (at.%)						
Series	Fe	Cr	Hf	Ta			
Series I	bal.	7.5	-	0.65			
	bal.	7.7	-	0.65			
	bal.	8.1	-	0.65			
	bal.	8.5	-	0.65			
	bal.	9.5	-	0.62			
Series II	bal.	7.4	0.091	-			
	bal.	8.5	0.097	-			
	bal.	9.5	0.112	-			
	bal.	10.6	0.106	-			
Series III	bal.	9.5	0.058	-			
	bal.	9.5	0.085	-			
	bal.	9.4	0.116				

## 表2 Laves 相の析出形態と速度の検討に 供した今次の化学組成

た。熱処理材の組織は電解放出走査型電子顕微鏡により観察した。

# 3. 結果及び考察

## 3-1 Fe-Cr-Hf および Fe-Cr-Ta 3 元系状態図

図2に両合金の平衡化熱処理材の反射電子組成像を示す。4Hf 合金 1150℃/48h 熱処理 材(図2(a))には3種類の組織構成要素が認められる。一つ目の要素は比較的暗い単一の コントラストを持つ領域である。二つ目の要素は、一つ目の要素と同程度の明るさを示す が、内部に微細な方位コントラストを有する。この微細な組織がこの高温長時間の熱処理 中に形成されたとは考えにくく、熱処理後の冷却中に相変態が生じたものであると考えら



図 2 平衡化熱処理材の反射電子像: (a) 4Hf 合金 1150℃/48h,(b) 5Ta 合金 1100℃/235h (γと表記した領域は熱処理後の急冷中にα-Fe に変態した領域である)

れる。三つ目の要素は明るいコントラストを持つ塊状の粒子である。5Ta 合金 1100℃/235h 熱処理材(図 2(b))においても、4Hf 合金で認められたものと同じ3種類の組織構成要素 が認められる。

図3に図2で示した2種類の平衡化熱処理材より得られた XRD profile を示す。得られ た回折ピークは、4Hf 合金では $\alpha(\delta)$ -Fe 相及び C14-Fe<sub>2</sub>Hf 相、5Ta 合金では $\alpha(\delta)$ -Fe 相及び C14-Fe<sub>2</sub>Ta 相と同定された。以上のような組織の特徴と XRD の結果より、単一コントラ ストを持つ領域は熱処理温度において $\delta$ 相であり、室温まで凍結された領域と同定される。 また、微細な方位コントラストを持つ二つ目の構成要素は熱処理温度で $\gamma$ 相であり、熱処 理後の冷却中に $\alpha$ 相に変態した領域であると考えられる。そして、明るいコントラストを 持つ塊状相は C14 構造の Laves 相と同定された。



(a) 4Hf 合金 1150°C/48h, (b) 5Ta 合金 1100°C/235h

両 3 元合金において得られた各相の分析組成及び文献値[7]を等温断面状態図上にそれ ぞれプロットし、図 4 及び図 5 に示す。δ+γ+C14 3 相共存領域が、Fe-Cr-Hf 3 元系 1150℃ 及び Fe-Cr-Ta 3 元系 1100℃においてほぼ同じ組成範囲に存在する(図 4)。

γ相中の Hf 及び Ta の固溶量はいずれも 10%程度までの Cr 濃度の増加に伴い低下し、 その程度は Hf においてより顕著である (図 5)。Fe-Cr-Ta 3 元系の 1100°C において得ら れた $\delta$ +γ+C143相共存領域の  $\delta$ 及び γ相の組成は、Harikumar ら[8]によって報告された 1150°C及び 1050°Cの計算状態図から予想される組成に比べて若干低 Ta 濃度側に存在す る。本研究で用いた供試合金には C や N が微量に含まれる可能性があるが、それらの元 素はオーステナイト安定化元素であるため、上記の Ta 濃度の違いを説明できない。 Harikumar らの計算では各 2 元素間の相互作用エネルギーのみを考慮していることから、 γ 相に対して $\delta$ 相を安定化させる 3 元素間相互作用が存在している可能性が示唆される。



5

0

(b)

0.5

γ+Fe<sub>2</sub>Ta

This study

1.5

△[7]

1.0

Ta content / at.%

y+Fe<sub>2</sub>Hf

This study

0.4

0.5

図5 Fe-Cr-M (M: Hf, Ta)3 元系における Fe リッチ部の等温断面状態図: (a) Fe-Cr-Hf, 1150℃, (b) Fe-Cr-Ta, 1100℃((b)には文献[8]による報告値を含む)

△[7]

0.3

Hf content / at.%

5

(a)

0.1

62

熱力学計算ソフト Pandat を用い、各相における2元素間相互作用パラメータを変えず に3元素間相互作用を調整し、実験状態図を再現する熱力学データベースを準備した。そ の熱力学データベースを用いて両3元系における縦断面状態図のCr濃度依存性を計算し、 9.5%および 7.5%の Cr 濃度の縦断面状態図を図 6 に示す。いずれの断面においても共析 型反応(δ→γ+Laves(Fe<sub>2</sub>M))のトラフが存在する。そのトラフは Fe-Cr-Hf3元系では 9.5%Cr において 0.1%Hf/1220℃に存在し、Cr 濃度の低下に伴い高 Hf 高温度側に移動す る。Fe-Cr-Ta3元系では、同共析型反応トラフは9.5%Crにおいて0.6%Ta/1130℃付近に 存在し、Cr濃度の低下に伴い高Ta高温側に移動する。等Cr濃度での比較では、Hf添加 系に比べて Ta 添加系において共析反応トラフの合金元素濃度は高くその温度は低い。こ のような計算状態図の妥当性は、縦断面図上の合金の熱処理後の組織観察により確かめた。 組織観察により判断された相領域を縦断面図上に示しているが、計算状態図による相領域 と良い一致を示す。



図 6 実験により検討した状態図を再現する熱力学的パラメータを用いて 計算した等濃度縦断面状態図: (a) Fe-9.5Cr-Hf, (b) Fe-7.5Cr-Hf, (c) Fe-9.5Cr-Ta, (d) Fe-7.5Cr-Ta.

同共析型反応経路における $\delta \rightarrow \gamma$ 変態および Laves 相の析出に対する Hf/Ta の過飽和度  $\Omega$ を式(1)及び(2)を用いてそれぞれ評価した。

$$\Omega_{\delta \to \gamma} = (x_{\delta} - x_{0})/(x_{\delta} - x_{\gamma})$$

$$\Omega_{\delta \to \text{Fe2M}} = (x_{0} - x_{\delta})/(x_{\text{Fe2M}} - x_{\delta})$$
(1)
(2)

ここで、x<sub>0</sub>は初期 Hf/Ta 濃度、x<sub>7</sub>, x<sub>8</sub>及び x<sub>Fe2M</sub>は(1)に対してはδ/γ相間、(2)に対してはδ/Fe<sub>2</sub>M 相間の準安定平衡より計算される各相の Hf/M 濃度である。0.1%Hf 及び 0.6%Ta 濃度に 対して異なる Cr 濃度において得られた両過飽和度の値を図 7 に示す。

 $\delta \rightarrow \gamma$ 変態の過飽和度の Cr 濃度依存性は Fe-Cr-Hf 系に比べて Fe-Cr-Ta 系においてより 強く、9.5% Cr での値は後者においてより低い。Laves 相の析出に対する過飽和度は温度 の低下に伴いわずかに低下するが、Cr 濃度依存性は小さい。



図 7 図 6 の計算と同じ熱力学パラメータを用いて計算した δ→γ+Fe<sub>2</sub>M (M: Hf, Ta) 反応経路における M 元素の過飽和度: (a) Fe-xCr-0.1Hf (x = 9.5, 7.5) 合金に おけるδ→γ 変態の過飽和度、(b) Fe-xCr-0.6Ta (x = 9.5, 7.5) 合金におけるδ→γ 変態の過飽和度、(c) Fe-xCr-0.1Hf 及び Fe-xCr-0.6Ta (x = 9.5, 7.5) 合金における Fe<sub>2</sub>M 相の析出のための過飽和度

# 3-2 Fe<sub>2</sub>Ta 相の析出モードに及ぼすδ→γ変態過飽和度の効果

図8にδ単相化熱処理後1050℃で300及び1800s時効した9.5Cr合金試料の円柱内部



図8 δ単相化熱処理後1050℃で時効した Fe-9.5Cr-0.6Ta 合金の 断面光学顕微鏡写真: (a) 300s 時効材, (b) 1800s 時効材

の断面組織を示す。300s 時効材では、試料全面が数 100μm 程度の粒径を持つフェライト 粒となっており、δ 相が変態せずに室温まで凍結した組織となっている。

しかし、1800s 時効材では、表面付近および δフェライト粒界に微細な方位コントラス トを示す領域が認められる。この微細な領域は、図2での観察と同様、時効温度では γ相 であり、それが時効後の冷却中にαフェライトに変態した領域である。このように、δ相か らの γ相の生成・成長は、表面および δフェライト粒界で生じる。

図9に図8で示した合金の試料表面および  $\delta$ 粒界における $\gamma$ 相の成長距離を時効時間に 対して整理した図を示す。 $\gamma$ 相の成長距離は時効時間に対してほぼ直線的に増加する。ま た、表面および $\delta$ 粒界での成長速度はほぼ同じ速度を示すことが分かる。図 10 に各合金 において求めた  $\gamma$ 相の成長速度の温度依存性を Hf 合金で得られた結果と合わせて示す。 9.5Cr 合金では、成長速度は 1000℃付近で最大となり、約 0.2  $\mu$ m/s を示す。その速度は 8.5Cr 合金では約一桁速くなり、8.0Cr 合金ではさらに一桁速くなった。相界面析出が認 められた Hf 系合金の速度は 8.0Cr 合金のものに比べてさらに一桁速い。なお、7.5Cr 合 金では界面移動が速すぎ成長速度は計測不能だった。





図 10 各合金において見積もった γ相の成長速度の温度依存性

Laves 相の析出モードは δ→γ変態の過飽和度の低下に伴い Fibre 状析出から相界面析 出に変化する傾向が認められた。図 11 に 8.5Cr 合金の 950℃時効材で認められた組織を 示す。この試料では、9.5Cr 合金と同じように先進界面に垂直方向に成長した Fibre 状の Laves 相が観察されると共に、先進界面に対して平行に点列状配列した Laves 相も観察さ れる。従ってこの試料では Laves 相の Fibre 状析出と相界面析出の両者が生じていると判 断される。8.0Cr および 7.7Cr 合金では相界面析出のみが観察され、7.5Cr 合金では、Laves 相の相界面析出は認められなかった。



図 11 Fe-8.5Cr-0.6Ta 合金 950℃時効材に認められた Laves 相の析出形態: (a) Fibre 状析出, (b) 相界面析出

δ→γ変態の過飽和度の低下に伴う Laves 相の析出モードの変化について考察する。γ相 の成長は、相界面析出が起きる場合には異相界面上でのレッジの存在が実験的に確かめら れ[9]、その生成と移動により生じると考えられている。一方、Fibre 状析出が起きる場合 では γ相の成長機構は必ずしも明らかではないが、本研究において Fibre 状析出が生じた 高 Cr 濃度合金においても、相界面析出が生じた低 Cr 濃度合金と同様、γ相の成長が時間 に対して直線的に生じたことから、前者と同様のレッジ機構[10]で生じていると考えられ る。

Laves 相の成長が  $\delta$  相中の過飽和な Ta を駆動力として $\delta/\gamma$  界面での界面拡散により生じるものと考え(図 12)、棒状析出物の長手方向の成長モデル[10]を適応すると、Laves 相の成長速度 vは式(3)で与えられる。

$$v = D/kr(x_0 - x_{\delta})/(x_{\text{Fe2M}} - x_{\delta})$$

(3)

ここで Dは界面拡散係数、kは1程度の定数、rは析出物先端の曲率半径、 $x_0$ は合金の初期 Ta 濃 度、 $x_\delta$ は Laves 相と平衡する  $\delta$  母相の Ta 濃度、  $x_{Fe2M}$ は  $\delta$  相と平衡する Laves 相の Ta 濃度であ る。式(4)右辺の過飽和度は本研究で決定した状態 図を再現する熱力学パラメータを用いて求め、r=100 nm とした。また、界面拡散係数は 1000℃付 近で純鉄の粒界拡散係数と体拡散係数に関する 報告[11]を考慮し、ferrite 母相中の Ta の体拡散 係数の文献値[12]の 100 倍の値を適用した。 Laves 相の成長速度 vは Cr 濃度に依存せず、 950℃では 0.4 $\mu$ m、1000℃では 1.0 $\mu$ m と見積も られた。見積もられた Laves 相の成長速度 vは、



析出モードがファイバー状析出から相界面析出へと遷移する γ相の成長速度 Vと同程度 である。従って、γ相の成長速度の増加に伴う Fiber 状析出から相界面析出への析出モー ドの変化は、δ/γ界面レッジの界面平行方向(図中下方向)への移動により生じる γ相の(界 面法線方向への)成長と Laves 相の成長の競合により説明できることが分かった。

#### 3-3 Laves 相の相界面析出速度に及ぼす合金元素の効果

γ相の成長速度を変えて相界面析出の有無を調べ、相界面析出の上限速度を求めた。図 13 に Fe-Cr-Hf 及び Fe-Cr-Ta 3 元合金時効材において見積もった γ相の成長速度と相界 面析出の有無を示す。相界面析出が生じうる限界の γ相の成長速度は、0.06Hf 合金では約 150 µm/s、0.09Hf 合金では150~200 µm/s、そして 0.12Hf 合金では150 µm/s 以上とな る。一方 Ta 添加合金では、相界面析出の生じる限界成長速度は950℃において 5~8 µm/s と見積もられ、Hf 添加合金に比べて 2 桁程度遅いことが分かる。



図 13 Fe-Cr-Hf および Fe-Cr-Ta 3 元合金の時効材において 見積もった γ 相の成長速度と相界面析出の有無

認められた合金元素による違いを定量的に考察するために、相界面析出の析出速度を見 積もった。図14に移動する異相界面レッジ上で相界面析出が生じる状況を模式的に示す。 界面レッジはこの図では下方向に移動し、その移動により異相界面は右方向に移動する。 ここで、一つ目のレッジが通過してから二つ目のレッジが通過するまでの時間は、相界面 析出が生じる時間的猶予と捉えることができる。この時間的猶予 *t*<sup>IIP</sup>は、レッジ機構のモ デル [10] を用いて、式(4)で与えられる。

$$t^{\rm IPP} = \lambda/u = h/V \tag{4}$$

ここで $\lambda$ はレッジの平均間隔、uはレッジの平均移動速度、hはレッジ高さ、Vは  $\gamma$  相の 成長速度である。h及び Vの実験値より見積もった値を図 15 に示す。Hf 添加合金では、 Hf 濃度が低い合金においても相界面析出は 1 ms 程度で生じ、Hf 濃度が高い場合にはさ らに短い時間で生じることが示される。一方、Ta 添加合金では、相界面析出には数 10 ms~100 ms 程度の時間が必要であり、Hf 添加合金に比べて 2 桁ほど長い時間を要するこ とが分かる。



図14 移動異相界面レッジ上での相界面析出の様子を示した模式図



図 15 レッジ高さ及びy相の成長速度の実験値より見積もった 相界面析出に要する時間

認められた合金元素による相界面析出速度の違いの原因を検討するため、相界面上での 析出速度を古典的核生成理論に基づいて考えた。古典的核生成理論における核生成速度 *I* は式(5)で与えられる。  $\Delta G^*$ は臨界核形成に必要な自由エネルギーであり式(6)で表され、kはボルツマン定数、Tは絶対温度、 $D_0$ は頻度因子、 $Q_0$ は拡散の活性化エネルギー、Rは気体定数である。

$$\Delta G^* = \mathbf{f}(\theta) \ \sigma^3 / (\Delta \mathbf{G}_{\mathbf{v}} \cdot \Delta G_{\mathbf{s}})^2 \tag{6}$$

f( $\theta$ )及び $\sigma$ は、 $\delta$ / $\gamma$  異相界面での不均一核生成を考えると、核生成前の $\delta$ / $\gamma$  界面エネルギー及び核生成後の $\delta$ ( $\gamma$ )/Fe<sub>2</sub>M 相間の界面エネルギーに依存する。 $\Delta G_{\nu}$  及び $\Delta G_{\alpha}$ は、それぞれ体積自由エネルギー及び弾性歪みエネルギーである。界面エネルギー項の値を得るには上記の3種類の界面エネルギーの値が必要となり、特に $\delta$ ( $\gamma$ )/Fe<sub>2</sub>M 相間の界面エネルギーの値は報告値が見つからない。 $\Delta G_{\nu}$  及び $\Delta G_{\alpha}$ の値は、状態図を再現する熱力学的パラメータ及び基礎的な弾性論の考え方によりそれぞれ大きさを見積もることができる。

図 16(a) に Hf 及び Ta 系の共析組成合金において見積もった $\Delta G_v$  及び $\Delta G_v - \Delta G_s$ の値を 示す。 $\Delta G_v$  は相界面析出前に  $\delta / \gamma$  相界面において局所平衡が成り立つと仮定して 1mol あ たりの自由エネルギーの値を求め、その値に Laves 相のモル体積の値を乗じて求めた。 $\Delta G_s$ は式(7)を用いて求めた。

$$\Delta G_{\rm s} = 3/2 \ \mu \ \delta_{\rm m}^2 \tag{7}$$

μは剛性率、 $\delta_m$ は格子ミスフィットである。前者の値は実測値[13]を参考にして 40 GPa とした。後者の値は、各相間の結晶学的方位関係に基づいた最密方向のミスフィット値を室温での格子定数及び各相の熱膨張係数を考慮して見積り、1000°Cでの $\delta$ /Fe<sub>2</sub>M 相間及び  $\gamma$ /Fe<sub>2</sub>M 相間の値の平均値とした。Hf 添加合金では $\Delta G_k$  が比較的大きく、 $\Delta G_k$ による駆動



図 16 (a) Hf および Ta 系共析組成合金において見積もったΔG,及びΔG,-ΔG, 及び (b) δ フェライト相中の Hf および Ta の相互拡散係数 [10, 14]

力の低下も小さい。一方、Ta 添加合金では Hf 添加合金に比べて $\Delta G$ 、は 1/4 程度、 $\Delta G$ 、は 3 倍程度であり、核生成に必要な駆動力が明らかに小さいことが分かる。図 16(b)には文献 値から求めた  $\delta$  相中の Hf [14]および Ta [10] の拡散係数を示す。1000℃を含む広い温度 範囲において Ta の拡散係数は Hf に比べて 3 桁大きい値を持つ。以上より、相界面析出速 度が Hf 添加合金に比べ、Ta 添加合金において遅い原因としては、拡散の違いではなく、 核生成の駆動力の違いが効いていることが示唆された。

## 4. 結論

本研究では、 $\delta$ フェライト相の共析型分解反応( $\delta \rightarrow \gamma + Fe_2M(Laves)$ ) による Laves 相の 析出機構の解明を目的とし、Laves 相の析出モード(相界面析出 vs. Fibre 状析出)に及ぼ す $\delta \rightarrow \gamma$ 変態過飽和度の効果および Laves 相の相界面析出速度に及ぼす合金元素の効果を 調べ、以下の結論を得た。

- (1) Laves 相の析出モードはγ相の成長速度の増加に伴い Fibre 状析出から相界面析出 に遷移する。この析出モードの遷移は棒状析出(Laves)相とγ相の成長速度の競合 による解釈が可能である。
- (2) Laves 相の相界面析出速度は合金元素 M に依存し、その速度の違いは概ね核生成の 駆動力の違いにより説明できることが示唆された。

## 参考文献

- Masuyama, F. History of Power Plants and Progress in Heat Resistant Steels. ISIJ Int. 2001, 41, 612–625.
- [2] Sawada, K.; Kushima, H.; Tabuchi, M.; Kimura, K. Microstructural degradation of Gr.91 steel during creep under low stress. Mat. Sci. Eng. 2011, A528, 5511–5518.
- [3] 南雄介,小林覚;耐熱材料の"これまで"と"これから" 火力原子力発電 2022,1月 号 火力原子力発電技術協会
- [4] Kobayashi, S.; Kimura, K.; Tsuzaki, K. Interphase precipitation of Fe<sub>2</sub>Hf Laves phase in a Fe-9Cr/Fe-9Cr-Hf diffusion couple. Intermetallics **2014**, 46, 80–84.
- [5] Kobayashi, S.; Hibaru, T. Formation of the Fe<sub>2</sub>Hf Laves phase along the eutectoidtype reaction path of δ-Fe→γ-Fe+Fe<sub>2</sub>Hf in an Fe-9Cr based alloy. ISIJ Int. 2015, 55, 293–299.
- [6] Kobayashi, S.; Hara, T. Effect of different precipitation routes of Fe<sub>2</sub>Hf Laves phase on the creep rate of 9Cr-based ferritic alloys. Appl. Sci. 2021, 11, 2327. https://doi.org/10.3390/app11052327.
- [7] Okamoto, H. Phase Diagrams of Binary Iron Alloys, Monograph Series on Alloy Phase Diagrams Vol. 9; ASM International: Novelty, OH, USA, 1993; Volume 9.
- [8] Harikumar, K.C.; Raghavan, V. Bcc—Fcc equilibrium in ternary iron alloys—II. J.

Alloy. Phase Diagr. 1989, 5, 77–96.

- [9] Honeycombe, R.W.K. Transformation from austenite in alloy steels. Metall. Trans. 1976, 7A, 915-936.
- [10] Porter, D.A.; Eastering, K.E. Phase Transformations in Metals and Alloys, 2nd ed.; Stanley Thornes Publishers Ltd.: Gloucestershire, UK, 1992.
- [11] Shaikh, Q.A. Interdiffusion measurement of niobium and tantalum in iron base alloys. Mater. Sci. Tech. 1990, 6, 1177-1180.
- [12] Fridberg, J.; Torndahl, M.; Hillert, M. Diffusion in iron, Jernkontorets, ann. 1969, 153, 263-276.
- [13] Lindgren, L.E.; Back, J.G. Elastic properties of ferrite and austenite in low alloy steels versus temperature and alloying. Materialia. 2019, 100193.
- [14] 日本金属学会 金属データブック第3版, 丸善, 1993.

## 謝辞

本研究は「公益財団法人 JFE21 世紀財団」研究助成の支援を受けて遂行した。ここに感 謝の意を表する。