オーステナイト系耐熱鋳鉄のミクロ組織と引け性

Heat-Resistant Austenitic Ductile Iron—Microstructure and Shrinkage Properties

川畑 將秀* Masahide Kawabata 遠藤 誠一* Seiichi Endo

オーステナイト系鋳鉄 FCDA-NiSiCr35 5 2 は自動車の排気系部品の耐熱材料として今後も需要 が見込まれている。しかし、本材料は難鋳造材といわれており、特に、製造性に大きな影響を及ぼ す凝固形態や引け性は明らかになっていない。そこで、本研究では FCDA-NiSiCr35 5 2 の凝固曲 線に及ぼす C、Ni、Si の影響を調査し、引け性が最も良好となる共晶組成で CE 値が 4.3 となる新 しい CE 値式を導出した。さらに、ミクロ組織および引け性に及ぼす注湯流接種の影響についても 検討した。

Austenitic ductile iron, FCDA-NiSiCr35-5-2 (D5S), is a heat-resistant material that is used in automobile exhaust parts, and demand for it in the market is expected to increase. When it comes to producing the material, however, knowledge of solidification morphology and shrinkage properties is limited and not well defined. This study discusses the effect of C, Si and Ni on the D5S solidification curve and a new carbon equivalent (CE) formula to predict the eutectic point. A more production-friendly formula, which achieved a CE value of 4.3 at the eutectic point, was introduced. The effects of stream inoculants on microstructure and shrinkage characteristics were also evaluated.

● Key Word:耐熱鋳鉄,引け性

R&D Stage : Mass production

1. 緒 言

地球環境問題のひとつである二酸化炭素の削減を実現す るために、自動車の低燃費化は重要な課題で、各種の対応 技術が開発されている。そのひとつに過給器を搭載したダ ウンサイジングガソリンエンジンがある。本エンジンは理 論空燃比で燃焼させることで燃費を改善するが、従来のエ ンジンと比べて排出ガス温度は高くなってきている。この ため、排気マニホールドやタービンハウジングなどの排気 系部材には、これまで一般的に使用されてきた耐熱鋳鉄よ りも優れた耐熱特性を持つ耐熱鋳鋼が必要とされてきてい る。しかしながら、耐熱鋳鋼はコスト高を招くため、耐熱 特性は耐熱鋳鋼よりも劣るものの、耐熱鋳鉄の中では優れ た耐熱特性を持つオーステナイト系耐熱鋳鉄(以下,オー ステナイトはγと略す)は、今後も一定の需要があると考 えられる。 γ 系鋳鉄には JIS 規格の JIS G 5510 があり, y 系耐熱鋳鉄としては FCDA-NiCr202(以下, D2と略す) と FCDA-NiSiCr35 5 2 (以下, D5S と略す) があり, 主に D5Sが使用されている。表1に上記2つの材料のJISの化 学成分を示す。これらの特徴として、一般的な鋳鉄には含 まれないNiとCrの含有が挙げられる。Niは質量比で 18% (以下 mass% で示す)以上を基地組織に固溶させる

*

ことで y 相の安定化と耐酸化性の向上を図っている。Cr は基地組織に固溶させることで耐酸化性の向上を図ってい る。一般に y 系耐熱鋳鉄の凝固時に発生する引け欠陥の発 生傾向(以下,引け性と略す)は,Ni,Crの含有のため高 いと言われている。しかし,D5Sの引け性に限らず,y 系球状黒鉛鋳鉄に関する報告例は少なく,十分に検討され たと言えない^{1)~3)}。

そこで、本研究では、 y 系耐熱鋳鉄の D5S をベースに 引け性に及ぼす化学成分および接種の影響を凝固の形態の 視点も入れて明らかにすることで、 y 系耐熱鋳鉄の製造時 の引け欠陥の発生防止対策の指針を明らかにする。

テナイト系耐熱鋳鉄の化学成分	JIS G 5510 におけるオー	表 1
ange of heat-resistant austenitic	1 Chemical composition	Table
(uctile iron in JIS G 5510	du

	0.00.0		(mass%)
FCDA-NiCr20-2	С	Si	Mn
(D2)	-3.0	1.5-3.0	0.5-1.5
	Ni	Cr	
	18.0-22.0	1.0-3.5	
FCDA-NiSiCr35-5-2	С	Si	Mn
(D55)	-2.0	4.0-6.0	0.5-1.5
	Ni	Cr	
	34.0-36.0	1.5-2.5	

High-Grade Functional Components Company, Hitachi Metals, Ltd.

2. 実験方法

2.1 供試材

供試材は日立金属の量産工場で発生した γ 系耐熱鋳鉄の リターンスクラップ,純鉄,純ニッケル,低炭素フェロク ロム,高炭素フェロマンガン,加炭材,硫化鉄を配合し, 容量 100 kg の高周波炉で約 50 kg を大気溶解し,所定の 化学成分に調整した後,注湯取鍋にてサンドウィッチ法で 球状化処理を行った。ここで,球状化材は Ni-20mass%Mg を 0.075mass%Mg 当量添加し,カバー材はポンチ屑 430 g とした。球状化処理した溶湯を砂型に注湯温度 1,480 ~ 1,520 ℃で注湯した。注湯時には注湯流接種を実施した。 接種剤の粒径は 0.05 ~ 0.25 mm,接種量は 0.1mass%Si 当 量とした。 γ 系鋳鉄は,JIS G 5510 の場合,熱処理は任意 であるが,D5S の場合,一般に熱処理仕様である。だが, 本実験は凝固形態や引け性の調査であることから熱処理は 実施しなかった。

2.2 ミクロ組織観察

光学顕微鏡によるミクロ組織観察では、腐食液は酸性ピ クラール(ニトロフェノール:4g, HCl:5×10³ mm³, エチルアルコール100×10³ mm³)を用いた。FE-SEM (Field Emission Scanning Electron Microscope:電界放 射形走査電子顕微鏡)によるミクロ組織観察には(株)日立 製作所製のS-4000を用い、EDX (Energy Dispersive X-ray Sectrometer:エネルギー分散型X線分析装置)に よる定量分析にはKEVEX 社製のQuantumを用いた。光 学顕微鏡で観察したD5Sのミクロ組織を図1に示す。ミ クロ組織は基地組織である γ ,黒鉛およびニッケルシリサ イドで構成される。なお、本研究では引け性への影響が大 きい γ と黒鉛の凝固について焦点をあてて検討した。

2.3 凝固形態

凝固形態は以下の方法で観察した。インゴット寸法が直 径 30 mm,高さ 150 mmとなるシェルカップの鋳型を作 成し,2.1節で溶製した溶湯を注湯し,共晶凝固の途中で シェルカップごと水冷中に投下し,急冷させた。急冷させ た試料の高さ 75 mmの断面を切断して,鋳型表面から内 部に向かってミクロ組織を観察した。ここで,急冷直前の インゴットには液相と固相が共存しており,液相部分から 急冷されたミクロ組織は,組織が明らかに微細であるため, 粒度の違いにより固相と液相の区別を行った。

2.4 凝固曲線

表2に凝固曲線採取に供した試料の化学成分の範囲を 示す。初晶温度や共晶温度の影響が大きいと考えられる C, Si, Ni について検討した。試料数は合計 20 個で, Ni は D5S ベースの 34.5mass% と D2 ベースの 18.5mass% の 2 水準の各 10 個とし, 各 Ni 量で C と Si を変化させた。凝 固曲線は R 熱電対付きの NISSAB 製のシェルカップの CD カップに注湯して,採取した。ここで,シェルカップ のインゴット部分の寸法は直径 40 mm, 高さ 55 mm とした。レコーダーには KEYENCE 製データロガー (NR1000) を用いた。凝固曲線の一例を図2に示す。凝固曲線より 初晶および共晶温度を測定した。



図 1 D5S のミクロ組織の一例 (a) 100 倍 (b) 400 倍 Fig. 1 Example of D5S microstructure (a) ×100 (b) ×400

表 2	凝	固曲線採取に供した試料の化学成分の範囲
Table	2	Chemical composition of samples for solidification curv

			(mass%)
Examined element		Oth	er element
С	1.1-3.0	Mn	0.45-0.55
Si	2.8-5.9	S	0.006-0.018
Ni	18.9-36.0	Cr	1.45-1.75

The number of samples: 20



図2 凝固曲線の一例

Fig. 2 Example of solidification curve

2.5 引け性評価

表3に引け性を評価するために供した試料の化学成分 の範囲を示す。引け性に及ぼす化学成分の影響が大きいと 考えられる C, Si について検討した。試料数は合計 8 個で, Ni は D5S ベースの 34.5mass% とし, C, Si を変化させた。 引け性評価は図3 に示す引け試験片を用いた。引け試験 片をアルカリフェノール樹脂で硬化させた砂型で造型し, 2.1 節で溶製した溶湯を鋳型に注湯した。引け試験片は板 部,堰,押し湯部で構成され,板部に発生した引け巣を透 過 X 線で撮影し,引け巣の投影面積(以下,引け面積と略 す)を引け量として定量化した。ここで,X 線照射条件は 194 kV で 3 分,X 線 フィルムは#80 FUJIFILM IX INDUSTRIAL,X 線照射方向は板厚方向とした。引け面 積が少ないほど,注湯した溶湯の引け性が良好であること を意味している。

表3 引け性の評価に供した試料の化学成分の範囲

Table 3 Chemical composition range of samples for shrinkage properties test

Examir	ned element	Oth	er element
С	1.1-3.4	Mn	0.45-0.55
Si	4.0-6.0	S	0.006-0.018
		Cr	1.45-1.75
		Ni	34.8-36.0

st (mass%)

The number of samples: 8



図3 引け試験片の形状

Fig.3 Test piece shape and dimension for evaluation of shrinkage properties

3. 実験結果および考察

3.1 D5Sの凝固形態

表1に示すように, D5SのC量は2mass%以下で, 一 般的な鋳鋼の JIS の SC 材の C 量の 0.1 ~ 0.4 mass% より は高いが、ダクタイル鋳鉄のC量の3.5~3.8mass%と比 較して大幅に低く, C 量は鋳鋼とダクタイル鋳鉄の中間程 度である。一般に、 鋳鋼の凝固形態は鋳型面から内部に凝 固が進行するスキン凝固であるのに対して、ダクタイル鋳 鉄の凝固形態は全体が同時に凝固するマッシィ凝固であ る。「マッシィ」とは「お粥状」を意味し、凝固途中の状態 は固相と液相が混じり合った状態を指している。D5Sの 凝固形態を確認するため、共晶凝固途中から急冷したミク ロ組織を観察した。図4に凝固途中から急冷した試料の ミクロ組織を示す。図中の白い部分は y, 黒い部分は黒鉛, 灰色の部分は液相であったことを示す。図より鋳型壁周辺 から鋳物中心部分にわたって固相部分の量はほぼ同等であ ることが分かる。以上のことから、D5Sの凝固形態はダ クタイル鋳鉄と同様にマッシィ凝固であることを確認し た。

\bigcirc Boundary of the mold and the sample



図 4 凝固途中から急冷した試料のミクロ組織 (a)全体 (25 倍)(b) 鋳型近傍 (100 倍)(c) 試料内部 (100 倍)

Fig. 4 Microstructure of sample quenching from semi-solidification(a) entire sample (×25)(b) near the mold (×100)(c) inside the sample (×100)

3.2 凝固曲線による CE 値式の決定

D5Sの凝固形態はダクタイル鋳鉄と同様にマッシィ凝 固であるとの結論から,D5Sについてもダクタイル鋳鉄 の引け性に対する考え方を踏襲できる。これまでの日立金 属の知見からダクタイル鋳鉄では,溶湯の流動性や引け性, 浮上黒鉛欠陥の生成抑制の観点より,共晶組成において引 け性が最も良好であることが分かっている。そこで,共晶 組成の判断のためのCE(炭素当量)値式の導出を行った。 導出には各成分系の凝固曲線で得られる初晶や共晶温度を 用い,Fe-C2元系状態図の共晶組成のCが4.3mass%であ ることから,CE値が4.3で共晶となるCE値式として(1) 式を導出した。これに対して,従来からのD5SのCE値 式として(2)式がある¹⁾。

$\pi (CE - C + 31/4 + 101/31)$
$\eta CE = C + 31/4 + 101/31$

従来 CE = C+Si/3+0.047Ni-0.0055Si × Ni (2)

ここで、本研究で導出した (1) 式の CE 値と初晶温度お よび黒鉛共晶温度の 34.5mass%Ni での関係を図5に、 18.5mass%Ni での関係を図6に示す。これに対して、(2) 式の CE 値と初晶温度および黒鉛共晶温度の 34.5mass%Ni での関係を図7に、18.5mass%Ni での関係を図8に示す。 共晶の CE 値は γ の初晶温度と共晶温度の交点とした。こ こで、高 CE 値側では、晶出温度の不安定な黒鉛が晶出す るため、共晶組成となる CE 値式の算出には γ の初晶と共 晶温度との交点を用いた。本研究で導出した (1) 式では、 図5より Si 量が 4.6 ~ 4.8mass%、5.5 ~ 6.0mass% のいず れにおいても CE 値 4.3 が共晶組成となり、図5と図6よ り Ni 量が 34.5mass%、18.5mass% のいずれにおいても CE 値 4.3 が共晶組成となっている。これに対して、従来 の(2) 式では、Ni34.5mass% では、図7より Si 量が 4.6 ~ 4.8mass%, 5.5 ~ 6.0mass% のいずれにおいても CE 値 4.2 が共晶組成となっている。一方, Ni18.55mass% では図8 より CE 値が 4.5 ~ 4.6 で共晶組成となり 4.3 からのずれが 発生する。以上の結果から,本研究で導出した新 CE 値式 (1) は CE 値 4.3 が共晶組成を示す式として,(2) 式よりも 適していると判断できる。今後,引けの評価については,(1) 式の CE 値式で整理する。



図 5 34.5mass%Ni での新 CE 値と初晶温度および共晶温度 Fig. 5 Relationship between new CE and primary crystal and eutectic temperature at 34.5 mass% Ni



図 6 18.5mass%Ni での新 CE 値と初晶温度および共晶温度 Fig. 6 Relationship between new CE and primary crystal and eutectic temperature at 18.5 mass% Ni



図 7 34.5mass%Ni での従来 CE 値と初晶温度および共晶温度 Fig. 7 Relationship between conventional CE and primary crystal and eutectic temperature at 34.5 mass% Ni



図8 18.5mass%Ni での従来 CE 値と初晶温度および共晶温度 Fig.8 Relationship between conventional CE and primary crystal and eutectic temperature at 18.5 mass% Ni

3.3 引け性に及ぼす CE 値の影響

D5Sの基本成分において、CE値と引け試験片に発生した引け面積の関係を図9の●で示す。CE値の上昇に伴い引け面積は減少しており、引け性が改善している。

ここで,各CE値でのミクロ組織を観察した結果,CE 値4.35以上で引け試験片の上型面に浮上黒鉛と呼ばれる 欠陥が認められる。黒鉛は溶湯と比較して密度が低いため 凝固膨張する。CE値を上昇させることで,晶出する黒鉛 量が増加し,引け性が改善され,引け面積が減少する。 CE値4.3を超えると過共晶組成となり,図5および図6 に示されるようにCE値が4.6~48で黒鉛が共晶凝固温 度よりも高い温度で初晶として凝固する。これが溶湯中で



図 9 D5S での新 CE 値と引け面積の関係 Fig.9 Relationship between D5S shrinkage area and new CE



図 10 CE4.5 で上型面に発生した浮上黒鉛欠陥 (100 倍) Fig. 10 Graphite flotation defect at CE = 4.5 on surface of the cope (×100) 浮上し,図10に示すように上型面の浮上黒鉛欠陥となる。 したがって,引け性改善のためにCE値の狙いを共晶組成 の4.3とし,その上限を4.35とすることが望ましい。

3.4 ミクロ組織および引け性に及ぼす 注湯流接種の影響

D5Sの基本成分でCE4.3. 注湯流接種なしでのミクロ組 織を図 11 に, FE-SEM および EDX で晶出物をミクロ解 析した結果を表4に示す。図1に示した注湯流接種あり でのミクロ組織と比較して、注湯流接種なしでは黒鉛が少 なく粗大な炭化物が認められる。炭化物の EDX 分析の結 果, Cr を多く含有していることから炭化物は Cr₇C₃の晶 出炭化物と考えられる。注湯流接種でミクロ組織が異なる メカニズムを明らかにするため、注湯流接種ありとなしで CE4.3 での凝固曲線を比較した結果を図 12 に示す。注湯 流接種ありとなしでの共晶温度はそれぞれ1,190℃, 1,080℃である。凝固曲線の違いを考察するため、Thrmo-Calc Software AB 社製の熱力学計算ソフト Thermo-Calc (ver.S)を用いて、 y と黒鉛および y と Cr₇C₃ の平衡時で の共晶凝固の開始温度を計算した結果,それぞれ1,240℃ と1,130℃となった。ここで、凝固曲線は平衡状態での結 果ではないので、凝固曲線と計算結果での共晶温度の絶対 値は参考値と考える。計算結果では、 y と黒鉛の共晶より も y と Cr₇C₃の共晶の方が 110℃低い温度で晶出する。こ れは、凝固曲線における注湯流接種ありとなしの2つの共 晶温度の温度差110℃と一致する。したがって、1,190℃ での共晶凝固は y と黒鉛, 1,080 ℃の共晶凝固は y と Cr₇C₃ である。これらの結果から、凝固の形態は以下と考えられ る。注湯流接種ありでは、接種効果によりyと黒鉛の共晶 凝固が1,190℃から開始し、そのまま凝固が進む。しかし、 注湯流接種なしでは1,190℃でγと黒鉛の共晶凝固が開始 しても接種効果がないため、黒鉛の晶出が続かず、液相部 分の温度は低下し、1,080℃まで低下したところで y と Cr₇C₃の共晶凝固が開始する。ここで、注湯流接種なしで は Cr が炭化物として晶出するため、 Cr の基地組織への固 溶量が低下する。これは耐熱材料の主要特性である耐酸化 性の低下を意味する。このため、本材質において注湯流接 種は必須である。

本材質において注湯流接種は必須であるが,参考までに, 注湯流接種を実施しなかった場合の引け性についても調査 した。その結果を図9に△で示す。注湯流接種を実施し ないと引け性が改善され,引け面積が減少している。この 原因は以下のように考えられる。上述したように注湯流接 種ありの場合,凝固は y と球状黒鉛の共晶で進む。ここで, 黒鉛は凝固膨張するため y の凝固収縮を補うことができる ので,黒鉛の晶出は引け性を改善する効果がある。しかし ながら,凝固の形態は図4に示すようにマッシィ凝固で, 凝固途中の状態は固相と液相が混じり合った状態のため, 流動性は悪い。固相率が高くなる凝固中期以降は流動性は さらに悪くなる。流動性の低下は押湯からの溶湯補給能の 低下,さらには引け性の悪化を招く。これに対して,注湯 流接種なしでは、凝固初期は y と黒鉛の共晶凝固,凝固の 中期以降は Cr₇C₃ と y の共晶凝固となる。凝固初期は注湯 流接種ありの場合と同じだが,凝固中期以降は黒鉛の晶出 がないため、鋳鋼の凝固と同様にスキン凝固となる。スキ ン凝固は固相と液相が分離した形態の凝固のため、残液部 分は流動性に優れている。したがって、流動性の優れた液 相部分を通して溶湯が補給されるため溶湯補給能は高く、 引け性は良い。D5S では、黒鉛膨張よりも流動性改善に よる溶湯補給能向上の方が引け性改善に効果があったと考 えられる。



図 11 接種なしのミクロ組織の一例 (a) 100 倍 (b) 400 倍 Fig. 11 Example of microstructure without stream inoculation (a) ×100 (b) ×400

表 4 炭化物の EDX 分析結果

Table 4 Result of energy dispersive X-ray analysis on carbide

		(mass%)
Fe	Cr	Mn
82.2	16.6	1.2



図 12 CE4.3 での注湯流接種有無での凝固曲線

Fig. 12 Solidification curve with inoculation and without inoculation at \mbox{CE} = 4.3

4. 結 言

ッ系耐熱鋳鉄 D5S において、引け性に及ぼす化学成分、 特に CE 値の影響とミクロ組織に及ぼす注湯流接種の影響 を凝固形態の視点で検討した結果、以下の結論を得た。

- (1) D5S の凝固形態は、一般的な球状黒鉛鋳鉄と同様に マッシィ凝固である。
- (2) 共晶組成で、CE 値が 4.3 となる CE 値式は以下で表 される。

CE = C + Si/4 + Ni/31

- (3) CE 値が大きいほど引け性は改善されるが、CE 値が
 4.35 を超えると、過共晶のため浮上黒鉛欠陥が発生する。
- (4) 注湯流接種を実施しないと、 y と Cr₇C₃の共晶が晶 出し,耐熱材料の主要特性である耐酸化性が悪化する。 このため、本材質では、注湯流接種は必須である。

引用文献

- American Foundrymen's Society: Ductile Iron Handbook, (1993), p.52.
- 2) S.I.Karsey: Ductile Iron production practices, American Foundrymen's Society, (1994), p.98.
- 3) S.I.Karsey: AFS Trans 69, (1961), p.725.



川畑 將秀 Masahide Kawabata 日立金属(株) 高級機能部品カンパニー 素材研究所



Seiichi Endo 日立金属(株) 高級機能部品カンパニー Hitachi Metals Automotive Components USA, LLC