U.D.C. 669. 131. 2: 669. 15. 24. 26-196

NiCr 白 鋳 鉄 の 熱 処 理

Heat-treatment of Ni Cr Alloy White Cast Iron

福 元 一 郎* Ichirō Fukumoto

内 容 梗 概

耐摩性 Ni Cr 白鋳鉄を高硬度とする熱処理法の検討を行った結果,下記の三つに大別された。

(1) 約250°Cて焼鈍し、ベイナイト生成と過飽和セメンタイトの析出硬化により、 $H_R(C)$ 60~62.5 とする。

(2) に約 550°C 焼鈍で硬化により $H_R(C)$ 63~67 とする。この場合適量の Ni, Cr % を要する。

(3) A_1 点上に焼鈍して焼戻初析セメンタイトを十分析出せしめ M_s 点を上昇せしめて, $H_R(C)$ 60 ~67とする。

鋼の熱処理と異なるおもな点は、(1) 共晶セメンタイトが基地をなす。(2) 初晶中の炭素濃度が 高い。ゆえに熱処理により(1) 初晶, 共晶間に Ni, Cr が拡散移動する。(2) 初析セメンタイトが 著しく析出する。の二つに関連した事象が見出された。

1. 緒

言

第1表 合 金 の 組 成

白鋳鉄は多量の共晶セメンタイトを含有し,かたく摩 耗しにくいため,耐摩性を要求する機械部品として用い られ,また表面のみを急冷して白鋳鉄として用いられる (たとえばチルドロール)。

自鋳鉄の性質は(1)組成,(2)熔鉄よりの冷却速 度または鋳造条件,および(3)熱処理,などにより著 しく変化する。従来多く用いられている普通チルドロー ルは金型に鋳造し表面を白鋳鉄としたものであるが,近 時いっそう耐摩耗性を増すため Ni, Cr を添加して高硬 度としたものが用いられる。しかしてその到達硬度は鋳 造のままで $H_R(C)$ 60~61 であって,さらにその硬度 を増しまた靭性を与えるためには,適量の添加元素と適 当な熱処理が必要である。

	С	Ni	Cr
P 1	3.1		
N 1	3.18	0.96	
N 2	3.39	1.87	
N 3	3.21	3.08	
N 4	3.15	3.92	
N 5	3.15	4.93	
C 1	3.21		0.39
C 2	3.18		0.83
C 3	3.09		1.24
C 4	3.22		1.67
C 5	3.13		2.10
NC 1	3.2	3.94	1.55
NC 2	3.18	4.52	2.07
NC 3	3.05	1.53	1.60
NC 4	3.10	2.42	1.52
NC 5	3.05	3.44	1.63
NC5-B	3.10	3.50	1.81
NC 6	3.10	4.27	1.59
NC 7	3.10	4.45	0.02
NC 8	3.17	4.51	0.65
NC8-B	2.88	4.50	0.65
NC 9	3.16	4.40	1.13
NC9-B	3.0	4.70	1.11
N C 10	3.19	4.47	1.76
NC10-B	2.98	4.52	1.48
NC10-C	2.86	4.61	1.65
NC11	3.16	4.61	2.54

本報では, 白鋳鉄の用途より考えて, その靭性は一応 考えず, その硬度を上昇せしめることに主眼をおき, 現 在良く用いられているロールの組成を中心として, C3% の Ni Cr 白鋳鉄の初晶すなわち鋼部分の組織および硬度 を熱処理により変化せしめた結果について報告する。

2. 試料および実験方法

安来木炭鉄 (C 3.5, Si 0.2, Mn 0.2, P 0.07, S 0.02, V 0.2%) に電解鉄,電解ニッケル,金属クロムを添加し て高周波電気炉で第1表のような組成のC約 3%の各種 合金 (第1群の合金とす)を熔製し,径 7mm の丸棒 を,合金 NC 1,2を除いてほかの合金は油砂型に鋳造 した。合金 NC 1,2 および第2群の合金 (C 3%, Ni 3~4.5%, Cr 1~6%,組成の詳細は略す)は径 7mm の丸棒を (1) 金型,(2) 油砂型,(3)予熱石英型, に鋳造した。また合金 NC 1,2は第1図のようなチル 型試片を油砂型に鋳造した。第2表にこれら各種鋳型鋳 造試料の鋳造冷却速度を示す。

* 日立製作所中央研究所

(ほかに約 Si 0.2, Mn 0.1, P 0.06, S 0.02~0.08, V 0.2%を含む)



第1図 大形チル試片(油砂型鋳造)

____ 99 ____



昭和34年12月 金属特集号第4集

日立評論 別冊第33号

	South and the second state of the second state	the second const
冷却条件	凝固点冷却速度 (1,400~1,000℃)	A1 点冷却速度 (700~400℃)
100 金型鋳造試料	約 6,000°C/min	約 1,000°C/min
100 砂型鋳造試料	500°C/min	45°C/min
チル型チラーより 2mm	1,000°C/min	4°C/min
チル型チラーより45mm	40°C/min	4°C/min
予熱石英型鋳造試料	25°C/min	3.3°C/min

第2表 各種鋳型鋳造試料の冷却速度

始2 主	タ番佐出計別の価声	II /	n
労 び 衣	台裡两垣訊付の便度	ΠR	(\mathbf{U})

	A TELLA	TA THAT	予執石	チル型鋳造試料			
	金型好造試料	少 型 英 造 武 料	英型鋳造試料	チラー より 1mm	チラー より 10mm	チラー より 20mm	チラー より 45mm
合 NC1	56	59	62	60	62	62	62
合 金 NC 2	47	54	57	46	52	55	55







(×400) 第3図 合金 NC 2, 油砂型 鋳造試料



(×400) 第4図 合金 NC 2, 予熱石 英型鋳造試料

これら試料より長さ 10mm の硬度および検鏡試片, および長さ 50 mm の熱膨脹測定用試片を切削研摩し た。またチル試片は中央の溝で破断し,破断面を研摩し



た。検鏡には1%硝酸アルコール液を用いた。熱膨脹計 は自家製の石英製ダイヤルゲージ式のもので(1), 目測お よび自動記録方式(1)の両者によって変態点および恒温変 態の測定を行った。試料の熱処理は低温は石英製内外管 より成る準密閉容器中、高温は真空中で行った。

3. 鋳造状態の組織および硬度

Cは約3%一定としたので、組織を変化させる要因は (1) 鋳造冷却速度, (2) Ni, Cr %, である。鋳造冷却 速度の組織に与える影響は、(a) 初晶の大さ、分布、 共晶の形,大さ,分布と,(b)初晶の組織,に分けら れる。(a) については別報⁽²⁾を参照されたい。(b) に ついては, 急冷されると, 初析セメンタイトの析出量が 少なく,またAr'変態なども生起しにくいことは鋼と同 様であるが、佐藤、金子、西沢諸氏⁽³⁾および別報⁽⁴⁾によ り,同一白鋳鉄において,急冷されると初晶中に Cr 多 く、Ni 少く分配されることが鋼と異なる。なお鋼と異 なる点として,初析セメンタイトを完全に溶解せしめる には共晶温度まで加熱せねばらないこと、黒鉛化しやす いことなどが考えられる。また白鋳鉄の熱処理において は上述の初晶粒大、分布および共晶のそれらはほとんど 変化しないので、以下初晶内の組織変化にのみ着目して 実験した。

3.1 鋳造冷却速度の影響

第2~4図に合金 NC 2の組織に及ぼす鋳造冷却速度

の影響を示す。急冷ほど、初晶細く、かつマルテンサイ ト,初析セメンタイトが少ない。硬度は第3表のよう に, 急冷ほど低下し, かつチラーより 1mm, 20 mm, 45mm の組織はおのおの金型, 油砂型, および石英型 鋳造試料のそれにほぼ近い。

3.2 組成の影響

第5図に、合金P1、N1~5、C1~5、NC3~11の油 砂型鋳造試料の組成一組織図を,第6図に、同一合金の 組成一硬度図を示す。Ni, Cr が多くなるとマルテンサイ ト,ベイナイトを生じて $H_R(C)$ 61 になるが, さらに Ni, Cr をますとオーステナイトがまして硬度が低下する。 次章以下の熱処理実験は主として油砂型鋳造試料につい て行った。

NiCr 白 鋳 鉄 の 熱 処 理





第7図 種々の鋳型に鋳造した試料の硬度分布

第7回に,第2群合金の各種鋳造試料の組成と硬度分 布の関係を示す。急冷試料程等硬度曲線が低 Ni, Cr 側 に移行し,急冷ほどオーステナイトが多くなり,金型鋳 造試料ではほとんどオーステナイトのみとなる。

3.3 総 括

チル組織はチラーよりの距離により初晶の組織が異 なり、硬度が変化し、熱処理法も異なるべきであるが、 これらすべての鋳造冷却速度の試料について実験するこ とは不可能なので、以後の実験は主として、実験室で得 られやすい油砂型鋳造試料について行うこととした。

4. 変態点および恒温変態図

変態点は 200 ℃/hの加熱冷却速度で求めた。また恒 温変態図は 800℃×10 分と, 800℃ または 900℃×5 時





間焼鈍試料の両者について行った。すなわち恒温槽焼入 までの処理としては (a) $800^{\circ}C \times 10 \ \mathcal{G} \rightarrow$ 焼入, (b) $800^{\circ}C$ または $900^{\circ}C \times 5$ 時間 \rightarrow 空冷 $\rightarrow 800^{\circ}C \times 10 \ \mathcal{G} \rightarrow$ 焼入, の 2 種となる。 $800^{\circ}C$ または $900^{\circ}C$ における保持時間は その合金群中最も Ni の多いもの,または Cr の少ない ものの黒鉛化開始時間を採った。

4.1 変態点の測定

Ni 白鋳鉄 N 1~5 は Ni を 0→5%に増すと,Ac1 開始 点,Ac1 終了点および Ar' 開始点はおのおの750→650°C, 770→720°Cおよび730→580°Cとほぼ比例的に低下する。 Cr 白鋳鉄C 1~5 は Crを 0~2.1%にますと,Ac1開始点 が約10°C上昇するのみで大差ない。Cr 1.5%で Ni を変 化した合金 NC 3~6 は Ni 白鋳鉄と同様に Ni 増とと もに Ac1, Ar' 点とも低下し,Ni 4.3% Cr 1.5%で各 650°C,550°C となる。Ni 4.5% で Cr を変化した合金 NC 7~11 は,Ac1 点約 650°Cで Cr が増加しても大差な いが,Ar' 点は著しく低下し,Cr 0→1.76% で 570→



昭和34年12月

金属特集号第4集

日立評論 別冊第33号

100,000



及ぼす焼鈍時間の影響



1,000

時

間

10,000

(S)

第14図 合金NC5, 恒温変態後の組織

400°Cとなる。

4.2 恒温変態図

4.2.1 Ni 一定 Cr を変化した合金の恒温変態図

変態終了曲線は省略する。第8図に合金 NC8-B, 9-B, 10-B, 10-Cの800°C×10分焼鈍試料の恒温変 態開始曲線を,第9図に同一合金の800°C×5時間焼鈍 試料のそれを示す。 Cr が増すと上下両みさきに分離 しかつその温度差が著しくなり、また両みさきとも長 時間側に移行する。第10図に一例として合金NC9-

第15図 合金 NC 5, 恒温変態後の組織

Bの800°C×10分 および800°C×5時間焼鈍試料の変 態開始曲線を比較して示す。800℃で長時間焼鈍する と上下のみさきが合致しかつ短時間側に移行する。

4.2.2 Cr 一定 Ni を変化した合金の恒温変態図

第11図に合金 NC 4, 5, 6の800°C×10分 焼鈍試 料の恒温変態図を,第12図に同一合金の900°C×5時 間焼鈍試料の恒温変態開始曲線を示す。いずれの合金 も Cr 約 1.5% を含むため、上下二つのみさきを有し、 かつ Ni がますと上下みさきが,特に上のみさきが, 長時間側にまた下のみさきは低温側に移行する。第13 図に、一例として合金 NC 5 の焼鈍条件を変化した場 合の恒温変態図を比較して示す。800℃×10分焼鈍試 料に比して900℃×5時間焼鈍試料は上下みさきとも短 時間側に,かつ下のみさきが高温に移行する。

第16図 合金NC5の恒温変態終了後の硬度

4.2.3 恒温変態終了後の組織および硬度

第14,15図に一例として合金 NC5 の恒温変態後の組織を示す。800°C×10分焼鈍試料は初析針状セメンタイト(まだ完全には析出していない)と微粒パーライト,900°C×5時間焼鈍試料は粗粒状初析セメンタイトと微粒パーライト地より成る。第16図に合金 NC 5 の恒温変態後の硬度を示す。温度が低下するとほぼ直線的に硬度が上昇し、また800°C×10分焼鈍試料は900°C×5時間焼鈍試料より硬度が高く($H_R(C)$ 2~7)、かつ高温ほどその差が大である。これは過飽和セメンタイトの析出と関係がある。

第17図 NiCr 白鋳鉄の恒温変態図に及ぼす Ni または Cr の影響(模型図)

短時間側に移行し,特に上のみさきが著しいとしている。 一方, C約1%の Cr 鋼の恒温変態図についての文献 は多く^{(6)~(8)}, これらをまとめると, Cr が 1.79% 以上で

4.3 恒温変態図についての考案

Ni, Cr などを含む合金白鋳鉄の恒温変態図の文献は ないが、Ni または Cr 鋼のそれらは多く研究されている ので, 白鋳鉄の初晶すなわち鋼部分を分離して考え, 既 知のNiまたはCr鋼の恒温変態図と比較し得れば便利で ある。本報に用いた Ni Cr 白鋳鉄 (C 3%)の初晶(60 wt %)⁽⁴⁾ 中にふくまれる Ni, Cr%はいくばくであろうか。 油砂型鋳造 7~10 mm ø の Ni Cr 白鋳鉄のセメンタイト を電解分離して計算した結果(4)によると、C 3%, Ni 2.5 ~4.5%, Cr 0~2% 白鋳鉄の 900°C×3時間焼鈍試料の初 晶中への Ni および Cr の濃縮度(初晶中の Ni, Cr%/全 Ni, Cr%) は 1.375 および 0.298 であるので、たとえば Ni 4.5%, Cr 1.5%合金では、その初晶中のNiおよびCr% はおのおの 6.2% および 0.45%となる。すなわちNi 4.5, Cr 1.5, C3% 白鋳鉄の初晶はオーステナイトの飽和C% を2%とすると、C 2% Ni6.2%、Cr 0.45%鋼に相当す ることになる。

かような鋼の恒温変態図の文献はないが, Ni または Crを単独に含む過共析鋼のそれはある。Sheehan, Julien & Troiano 氏ら⁽⁵⁾はC 0.8~1.2%, Ni 5.3~10.37%鋼の 恒温変態図を求め, C一定で Ni をますとベイナイト変 態みさきが低温かつ長時間側に移行し, かつパーライト 変態みさきはさらに著しく遅滞せしめられ, また同一 Ni %でCが 1.2 より 0.8%に減少するとみさきが高温かつ は Ar₁変態およびベイナイト変態の両みさきがあり,か つ Cr が増加すると両みさきとも長時間側に移行し,か つ Ar₁みさきの遅滞は少なく,温度もほとんど変化しな いが,ベイナイトみさきは著しく遅滞しかつ低温に移る としている。

第17図に、本実験の結果をまとめて示す。 Cr 1.5% で Ni を変化した Ni Cr 白鋳鉄すなわち Cr 0.45%で Ni を変化した C 2% 鋼において、Niが増すと上下みさきと も、特に上のみさきが著しく長時間側に移行し、また下 のみさきは低温に移る。したがって Cr を含まない Ni 過 共析鋼の結果と同様な傾向を示す。 また Ni 4.5% で Cr を変化したNi Cr 白鋳鉄すなわち Ni 6.2% で Cr を変化 した C 2% 鋼で、Cr がますと上下みさきに分れ、かつ 下のみさきが特に長時間側に移り、また低温となる。し たがって Ni を含まない Cr 過共析鋼と同様な傾向を示 す。

次に恒温変態図と焼鈍条件の関係については,実験事 実として(a) Ni を変化した Cr 1.5% 白鋳鉄は 900°C 焼鈍により両みさきとも短時間側に,かつ下のみさきが 高温に移る。Cr を変化した Ni 4.5% 白鋳鉄は 800°C 焼 鈍により両みさきとも短時間側に,かつ特に上のみさき が著しく,また下のみさきは高温となる。(b) 800°Cまた は 900°C に十分焼鈍すると初析セメンタイトが針状また は粒状に多く析出する。(c) Ni Cr 白鋳鉄油砂型鋳造試 料の初晶への濃縮度は Ni 1.28, Cr 0.522 で,これを

昭和34年12月

金属特集号 第4集

日立評論 別冊第33号

800~900°C×2~5時間焼鈍後空気焼入した場合のそれ

第19図 合金 NC 11, 550℃×24 時間焼鈍後 の組織(×1,200)

第20図 合金 NC 11, 250°C×6時間焼鈍後の 組織 (×1,200)

第4表 焼鈍硬度と組成

は、Ni 1.375、Cr 0.298 である⁽⁴⁾。したがって焼鈍によ り初晶オーステナイト中のNiは増し, Crは減少するが, その変化割合はNi+7%, Cr-43% で, Cr の変化が著 Lio

これらより考えて, 両みさきが短時間側に移るのは初 析セメンタイトの析出によりオーステナイト中のC%が 減少したためであり,下のみさきが高温に移るのは初晶 中の Ni, Cr 濃度の変化のうち特に Cr の変化が著しいこ とによる。焼鈍により Ni がますので下のみさきが低温 長時間側に移るはずであるが、C, Cr の変化が大きいた め現われない。

なお800℃×10分焼鈍試料では初析セメンタイトはご く少量のみ析出しているので、本試料の恒温変態図は鋳 造冷却時のそれに近いと考えられる。

5. 熱処理による硬度および組織の変化

5.1 油砂型鋳造試料の A1 点以下の恒温焼鈍

第18図に、高Ni, Cr合金NC11(Ni 4.5, Cr 2.5%) および低 Ni, Cr 合金 NC 3 (Ni 1.5, Cr 1.5%)の恒温 焼鈍硬度と保持時間の関係を示す。合金 NC 11 の鋳造 組織はマルテンサイトが少なくほとんど残留オーステナ イトよりなり,また初析セメンタイトの析出も少なく, H_R(C) 52 である。これを 250~600°C に焼鈍すると各 温度とも焼戻硬化を生じ,高温ほど硬化硬度高く,550℃ ×24時間で $H_R(C)$ 67 となる。550°C×3日,600°C×24

合金	6	ir 1.5% N	liGr白銀	鉄	Λ	Vi4.5% 1	ViCr 白銀	涛鉄	
温	NC3	NC 4	NC5-B	NGIO	NC7	NC 8	NC9	NCIO	NGII
度	Ni1.5%	Ni2.5%	Ni3.5%	Ni 4.5%	Cr.02%	Cr0.6%	Gr 1.1 %	Cr1.7%	Gr 2.5%
as cast	58	62	61	55	62	58	57	55	52
25000	62	63///	62.5	62///	62////	62////	62////	62////	61///
200 0	////57	62	011111	11. 11	60	61 61			
25000	58.5			61		59	60	61	62.5
000 0	55	58	60	59	57	/// 58	11/57	59	
AENOC	55			62				62	64
400 0	53	55	58	60	55	56	57	60	
550°C				63		55	62///	63	67
0000	52	52	53	55	51	52	////56	55	58
RAA°C				63.5				63.5	66
000 0	48	48	48	58	45	52	53	11158	63

222 は焼屋硬化範囲 (硬度はHR(C),各欄左上は最高硬度,右下は最低硬度)

時間ではふたたび軟化している。

第19,20図に焼鈍後の組織を示す。 550°C×24時間 では針状セメンタイトと地は細いマルテンサイトよりな り, 鋳造のままに比して針状セメンタイトが多い。 250°C×6時間では一部ベイナイト,ほかはオーステナイ トで、初析セメンタイトの析出はまだきわめて少ない。

第18図の合金 NC 3 の硬度一時間曲線より, 350°C 以上では容易に軟化するが、450℃以下では5時間保持 で一度硬度が上昇して,多少焼戻硬化の傾向を示す。

第4表にCr 一定で Ni を変化した合金 NC 3, 4, 5-B, 10 および Ni 一定でCr を変化した合金 NC 7~11 の焼鈍硬度を示す。24時間の最高,最低硬度を併記し た。斜線範囲が焼戻硬化を生じる範囲で, Ni 約4.5%,

料の熱膨脹曲線を示す。加熱冷却速度は 200°C/h であ る。室温より加熱して行き(H1曲線) 550℃で3時間保持 するとA→Bと収縮する。室温まで冷却し(C1),ふたたび 加熱し(H₂),C点で1時間保持するももはや収縮しない。 さらに加熱をつづけて A1 点をこえてふたたび冷却し (C₂), さらに第3回目の加熱冷却を行う(H₃, C₃)と, A_1 点以下の曲線を見ると C_3 と H_3 は一致するが、 C_2 は H_2 より, C_1 は H_1 より下にある。すなわちパーライト 自鋳鉄は一度 A1 点上に加熱すると試料長の収縮が見ら れなくなる。組織を検討すると第22~24図のように、 鋳造のままでは微細パーライトと僅少の針状セメンタイ ト,550°C×3時間焼鈍後は針状セメンタイトが太くなり, A1 点上加熱後は粗粒状パーライト(地はフェライト)で ある。したがって熱膨脹曲線上に見られた収縮は過飽和 セメンタイトの析出のためである。

第25図に合金 NC 11の焼戻の際熱膨脹変化を示す。 250°C×6時間保持で、3時間より膨脹が始まり、冷却過程 でAr''変態を生じない。冷却後の硬度は $H_R(C)$ 58 であ

(×1,200) 第24 図 合金P1, A1 点上加熱(H2, C2)後 の組織

り、ベイナイト生成割合は約30%であるので、この硬化 は過飽和セメンタイトの析出ひずみと推定される。 600 ℃×1時間保持の間に過飽和セメンタイトの析出により 収縮し、冷却過程ではAr"変態を生じ、冷却後の硬度は $H_R(C)$ 66 であり, 組織は 第 19 図 と同様である。

5.3 鋳造冷却速度の焼戻硬度に及ぼす影響

第26図に合金 NC 2の油砂型および石英型鋳造試料 の焼戻硬度を示す。後者も焼戻硬化を生じるが、鋳造時 徐冷されているので硬化量が少ない。なお予熱石英型鋳 造試料も Ni, Cr% がある程度多いと焼戻硬化が著し 10

5.4 油砂型鋳造試料の A1 点上焼鈍による変化

第27図に合金 NC 11 および合金 NC 4 (Ni 2.5, Cr 1.5%) を 720, 800, 900°Cに焼鈍後空冷した場合の硬度 と時間の関係を示す。合金 NC 11 についてまず検討す

る。各温度とも1時間で最高硬度を示し,より長時間では やや硬度が減少する。組織は720°C×24時間で針状初析 セメンタイトとマルテンサイト,900°C×1時間および24 時間では粗粒状セメンタイトとマルテンサイトであり, 24時間のほうが粗大化している。720°C×1時間では初析 セメンタイトの析出量が少ない。900°Cより空冷した場 合の Ms 点を Δ - Δ で示す。1時間以上ではほぼ一定温 となっているが、わずか低下し、かつ $H_R(C)$ もわず か低下している。これはオーステナイトの安定化とセメ ンタイト粒の粗大化による。一方 720°C×1時間 の高硬 度は析出硬化が主体をなしている。

次に合金 NC 4 の硬度一時間曲線について見ると,720 °C における軟化は本合金の A₁ 温度範囲が $690 \sim 755$ °C であるためであり, 900°C 焼鈍により $H_R(C)$ 66 とな り,合金 NC 11 に比して高いがこれは Ni, Cr が少ない ためである。

800°C焼鈍により硬度曲線は特異な形を示す。1時間で

(×1,200)
第 28 図 合金 NC 4, 800℃×1時間焼鈍後の 組織

(×1,200)
第 29 図 合金 NC 4, 800℃×5 時間焼鈍後の 組織

H_R(C)51 に急激に低下し,5,24時間でふたたび上昇す る。第28,29 図に本合金の800°C×1時間および5時間 焼鈍後空気焼入した場合の組織を示す。1時間では微粒 セメンタイトと微粒パーライト組織,5時間では初析セ メンタイトが粗大化しており,また基地の一部は微粒パ ーライト,一部はマルテンサイトである。初析セメンタ イト析出初期では冷却時にAr'変態を生じやすいが,あ る程度析出し粗大化するとAr'変態を生じにくくなる。 第5表に,合金の組成と各温度に24時間焼鈍後空冷し

第5表 焼鈍硬度におよぼす組成の影響

合金	温度(℃) %	720	800	900
NC 3	Ni 1.5	45	41	64
4	Ni 2.4	46.5	60	66
5-B	Ni 3.4	55	66	64.5
10	Ni 4.5	65	64	60
7	Cr.02	64	40	30
8	Cr.65	65	57	35
9	Cr I.I	65	64	61
10	Cr 1.7	65	64	60
11	Cr 2.5	66	65	60

各温度に24時間保持 範囲はAriを生じて軟化 範囲は黒鉛化により軟化する範囲

た場合の硬度を示す。斜線部は空冷時トルースタイトを 生じて軟化した範囲,打点範囲は第一段黒鉛化により軟 化した範囲を示す。 900℃について見ると Ni または Cr がますと Ms 点が低下して硬度が低下している。

5.5 鋳造冷却速度の A1 点上焼鈍硬度に及ぼす影響

同一合金 NC 1 について金型,油砂型,および石英型 鋳造試料を A1 点上に焼鈍後空冷した場合の硬度を比較 すると, 800°C, 900°Cで長時間保持すると大差なく, 金 型鋳造試料が石英型鋳造試料より約 H_R(C)1~2高い。 また予熱石英型試料でもNi, Cr の多いものは900℃×24 時間で初析セメンタイトの析出量が僅少である。

5.6 熱処理についての考察

A1 点以下の焼鈍において, Ni 4.5% で Cr を変化した 場合,低Cr合金は軟化,高Cr合金は焼戻硬化,中Cr合 金は焼戻硬化と軟化が並行して生じる。こうして焼戻硬 化は過飽和セメンタイトの析出と関係あるので、上述の 事がらを模型図で示すと、第30図のようになる。図中 焼戻恒温変態曲線は4章より推定し、また実験より初析 セメンタイトの析出速度は Ni, Cr がますとおそくなる ことが認められたので、これより図中過飽和セメンタイ ト析出完了線を推定して記入した。セメンタイト析出完 了線は Cr がますと長時間側に移るが、変態がより遅滞 するため, 高 Cr 合金では焼戻硬化が生じる。

次に A1 点上の恒温焼鈍において, Ni, Cr が少なく Ar'変態を生じやすい合金は、短時間焼鈍では微粒パー ライトを生じて軟化し、より長時間焼鈍でふたたび硬化 することについては、(1)初析セメンタイトの析出初 期においては、第31図の実線で示すようなオーステナ イトの炭素濃度分布を生じ,初析セメンタイト粒子の近

傍では炭素原子が著しく少なくなり、その部分は冷却時 に Ar' 変態を生じやすいが, 析出後期ではオーステナイ ト基地の炭素濃度は均一化され(破線で示す),冷却過程 では Ar' 変態を生じにくくなる。(2) 析出初期の微粒 (核といっても良い)セメンタイトが Ar'変態の造核作用 を促進する。

言 6. 結

Ni Cr 白鋳鉄の熱処理に当っては、過飽和セメンタイ トの析出が著しい影響を与え、(1)析出の初期におい ては析出硬化を生じ,またAr'変態が促進され,(2)析 出後はAr1およびベイナイト変態がすみやかとなり、ま

た Ms 点が上昇する。また熱処理中に、初晶中の Ni, Cr 濃度が、特に Cr の濃度が著しく変化することも考慮す べきである。

高硬度をうる熱処理法として、(1) 250~350°C×24 時間~3日焼鈍で $H_R(C)$ 60~62.5とする。(2)約 550°C 焼鈍で、 $H_R(C)$ 63~67とする。この場合 Ni, Cr の適量 を必要とする。(3) A₁ 点上焼鈍後空気焼入して $H_R(C)$ 60~65とする。の三つがあげられる。こうして(3) に おいて、共晶セメンタイトに丸味を帯びさせるためには 約 900 °Cで長時間焼鈍することが望ましいが、黒鉛化の 危険と初析セメンタイトの粗大化する欠点がある。一方 700°C 焼鈍では初析セメンタイトが針状に析出して靭性 が低下する。したがって鋼のセメンタイトの球状化処理 と同様な処理も考慮される。

なお熱処理によるほかの機械的性質, 靭性の変化につ いては別報する。 終りにのぞみ,懇切なるご指導を賜わった村上武次郎 先生に厚くお礼申しあげるとともに,ご援助ご指導下さ った日立製作所中央研究所馬場,菊田名誉所長,星合所 長,浜田副所長,湯本前主任研究員,南波主任研究員, その他関係諸氏に深謝する次第である。

参考文献

- (1) 福元: 日本金属学会誌 22, 199 (1958)
- (2) 福元: 日本金属学会誌 22, 292, 297 (1958)
- (3) 佐藤,金子,西沢: 日本金属学会誌 19,445 (1955)
- (4) 福元,柴田: 日本金属学会誌 22,536 (1958)
- (5) J. P. Sheehan, C. A. Julien & A. R. Troiano: Trans. A. S. M. 41, 1166 (1949)
- (6) P. Payson & J.Klein: Trans. A. S. M Preprint No. 29 (1942)
- (7) 今井: 日本金属学会誌 8, 166 (1944)
- (8) T. Lyman & A. R. Troiano: Trans. A. I. M. M. E. 162, 196 (1944)

	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~
日 立 Vol.21	日 立 造 船 技 報 Vol.20 No.3 目 次
<ul> <li>◎"人工の眼,,工業用テレビジョンの発達</li> <li>◎電子頭脳で座席予約</li> <li>◎新しい機械部品"ヒタロッグ,,とは</li> <li>◎日立だより</li> <li>◎範燥の話</li> <li>◎範しい照明施設</li> <li>◎新しい照明施設</li> <li>◎年れ変った汚物取扱所</li> <li>◎年末の贈りもの</li> <li>◎超大形車によるマンモス変圧器の輸送</li> <li>◎製油所のタービン駆動渦巻ポンプ</li> </ul>	<ul> <li>◎木船構造における固着釘と木材との関係</li> <li>◎曳船の曳綱緩衝装置について</li> <li>◎水油タンクの測深表の横傾斜に関する修正について</li> <li>◎電気炉における酸素製鋼の応用に対する研究</li> <li>◎ストロングボックに関する研究</li> <li>◎高張力鋼ユニオンメルト溶接における溶着金属の切欠きじん性について</li> <li>◎ポリエステル系樹脂塗料について</li> <li>◎ポリエステル系樹脂塗料について</li> </ul>
<ul> <li>発行所</li> <li>日立評論社</li> <li>東京都千代田区丸ノ内1丁目4番地</li> <li>振替口座東京71824番</li> <li>取次店</li> <li>株式会社オーム社書店</li> <li>東京都千代田区神田錦町3の1</li> <li>振替口座東京20018番</li> </ul>	本誌につきましての御照会は下記発行所へ お願いたします 日立造船株式会社技術研究所 大阪市此花区桜島北之町