

# 纖維状組織鋼の研究(III)

(熱處理と縞状フェライトとの関係)

(昭和24年10月本會講演大會にて講演)

内山道良\*

## STUDY ON FIBROUS STRUCTURE OF STEEL (III)

(Relation between Ferrite-banding and Heat-treatment)

*Michira Uchiyama*

Synopsis: The S curve and fiber growth of free cutting steels were measured here, and arrived at the following result.

1. The phenomenon of "critical cooling velocity of ferrite banding" appears in pearlite field of S curve.
2. "Critical cooling velocity of ferrite banding" as well as critical structure of ferrite banding in S curve is irreversible.
3. Naturally, grain growth is reversible reaction. On the other hand fiber growth is undoubtedly irreversible one.
4. MnS inclusion contains in primary ferrite banding of free cutting steel, but it does not affect its artificial secondary ferrite banding.

## I. 緒言

亜共析鋼のフェライトに基く縞状組織は、加熱温度並に加熱保持時間の函数として不可逆的に低下する縞状組織限界冷却速度と名付けた等速冷却の際の徐冷側に現れる事は既に第1報<sup>1)</sup>に詳述した所であるが、本報告ではこの現象と恒温変態曲線との関係、縞状組織の生成と熱處理前の組織との関係及び縞成長の現象についての実験結果を略記する。

## II. 恒温変態に於ける縞状組織の発生

### (1) 試料及び實驗法

試料としては顯著に現れる縞状組織と焼入性とを併有する第1表中の熱處理用快削鋼 No. 118 を選びこれを  
(A) 熱間低温延のまゝ (850°C 以下)  
(B) A のものを 1300°C に 5 分間加熱したもの  
(C) A のものを 1300°C に 30 分間加熱したもの  
の 3 種に區別して實驗に供したが、之は第1報<sup>2)</sup>の結果に基いて夫々縞状組織限界冷却速度の違つたものを作り出した事を意味する。次で各試料から 1×5×10mm の小試片を削り出し、鉛浴を用いてパーライト分野内に於

ける種々の温度について恒温変態を行つた後水冷して組織を調べた。

第1表 試料の成分

試料 No.	化學成分 (%)				
	C	Si	Mn	P	S
93	0.20	0.22	0.66	0.021	0.170
118	0.37	0.30	1.27	0.025	0.138

### (2) 實驗結果

第1圖は A の状態のものに就て 66 個の試片、第2圖は B の状態にしたものに就て 74 個の試片、第3圖は C の状態にしたものに就て 78 個の試片を用いて畫いた S 曲線のパーライト分野であるが、其の形は炭素鋼と同様であると共にパーライトの析出速度は著しく遅れている。そして此の原因は 1% 僅り過剰に含まれている Mn に歸す<sup>3)</sup>可きものゝ様である。又 B 及び C の場合には試料の最高加熱温度を考えねばならないが、この點については既に少なからざる研究<sup>4)~8)</sup>があり、粒子大きさとの密接な關係が認められている。そして本實驗に於てもこの事は

\* 東京鋼材(元三菱製鋼)株式會社研究課長

試料 A～B～C 順に S 曲線が長時間側に移行する結果となつてゐる。

扱て第 1～第 3 図によればこれ等一般的事項の他に

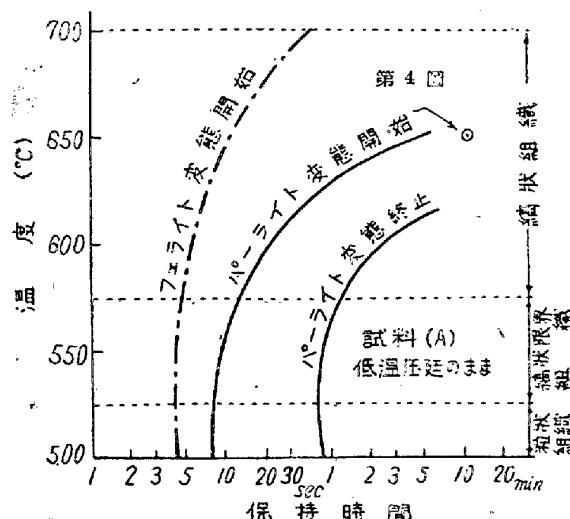
(a) A にあつてはパーライト分野に於ける S 曲線中変態時間の短い所の組織は粒状であるが、長い所の組織は織状である。そしてこの中間には織状限界組織が現れその時の変態温度は約  $550^{\circ}\text{C}$  でトルースタイトの部分に近い。

(b) B にあつても組織の現れ方は A と同様であるが織状限界組織の位置は餘程変態時間の長い方に移動して居り、その時の変態温度は約  $625^{\circ}\text{C}$  となつてゐる。

(c) C に於ては、変態時間 1 時間迄の間、温度に拘らず最早織状組織は現れず、織状限界組織は圖中の曲線外に逸脱している。

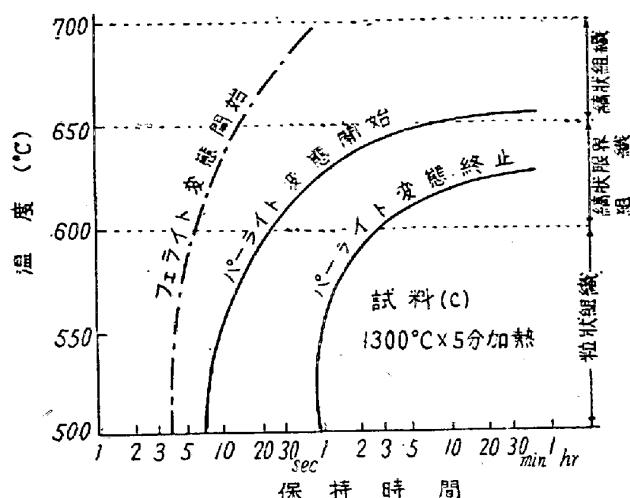
等の事がわかるが、之は高溫加熱したものゝ織状組織の発生が、曲線自體が移行するより遙かに早い速度で S 曲線のパーライト分野を長時間の方向に移る事を示すものであつて、織状組織限界冷却速度が高溫加熱によつて低下すると言う第 1 報<sup>9),10)</sup>に述べた等速冷却時の現象と符合する。

茲に第 4 図は A を  $650^{\circ}\text{C}$  で 10 分間恒温変態させて水冷したものゝ織状フェライトであり、第 5 図は C を同様に處理したものゝ粒状フェライトである。

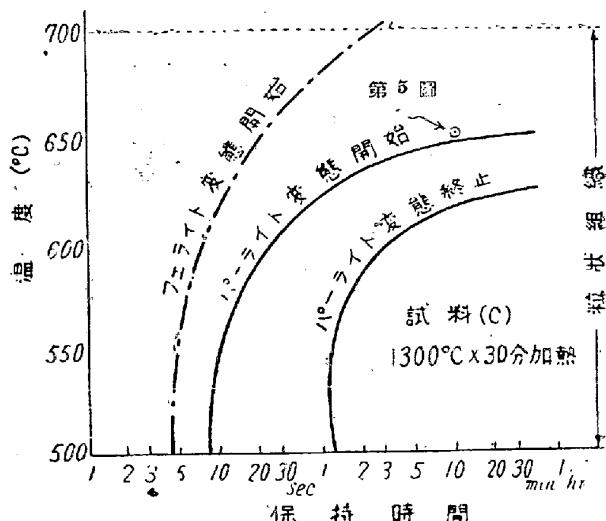


第 1 図 織状組織と S 曲線との関係(1)

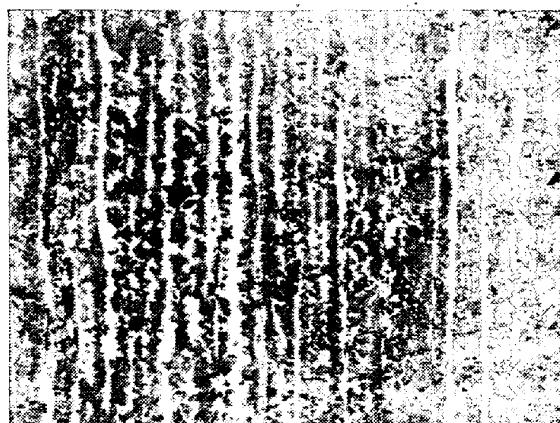
尙この場合試料を一旦微粒にして同様の実験を行えば、全體的に右に移行した S 曲線は元に復するが、S 曲線の上を右に移行した織状限界組織は再び元には戻らない。そしてこの事は等速冷却の場合に於ける織状組織限界冷却速度が加熱によつて不可逆的に低下すると言ふ事<sup>11)</sup>と一致する。



第 2 図 織状組織と S 曲線との関係(2)



第 3 図 織状組織と S 曲線との関係(3)

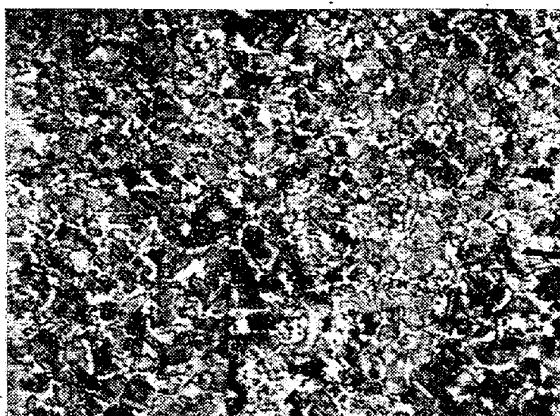


第 4 図  $\times 100$

試料 A  $650^{\circ}\text{C} \times 10\text{min}$  の析出フェライト

### III. 織状組織の生成と熱處理前の組織との関係

#### (1) 試料及び實驗法

第5圖  $\times 100$ 

(試料C 650°C × 10min の析出フェライト)

試料には前項のA及びBを選んだが、之等は一旦900°Cに加熱した後の冷却速度を變える事により夫々を綱状及び粒状に作り分けた。次で之等の各試片を同一に操作し乍ら、850°Cに保つた第1の鉛浴中に10秒間浸漬してオーステナイトとし、引續き740°Cに保つた第2の鉛浴中に3秒～5分間浸漬してから水焼入を爲し、 $A_3 \sim A_1$ の中間で析出して來たフェライトの状況をマルテンサイトの地の中に検出した。尙この場合試片は1×5×10mmであり、試料Cは綱状組織限界冷却速度の著しい低下の爲組織を綱状と粒状とに作り分けるのが困難なので一應之を除外した。

## (2) 實驗結果

第2～第3表は結果を取りまとめたものであるが、これによれば試料がA、B何れの状態に置かれた場合にも

(a) 初めの組織を綱状にして置いたものは粒状にして置いたものより遙かに早くフェライトの析出がおこること。

(b) 析出するフェライトは綱状であること。

(c) フェライトの析出は、 $A_3 \sim A_1$ 間での同一保持時間に對しAの方がBよりも當初多量であること。

等を知り得るが、之は要するにフェライトは析出する形狀の上からも、又析出する量の上からも母材の組織と同様の綱状の方が人爲的に粒状にしたものよりも元の状態に復し易いと言ふ事、並に高温に加熱したものはこの傾向が減少する事を意味するものと思はれる。

第2表 フェライトの析出と熱處理前の組織との關係(試料A)

試片 No	組織	740°Cでの保持時間	得られた組織
2309	=	3秒	M
2310	○	3秒	M

2311	=	5秒	Ff+M(Ff少量)
2312	○		M
2313	=	10秒	Ff+M
2314	○		M
2315	=	15秒	Ff+M
2316	○		M
2317	=	20秒	Ff+M
2318	○		M
2319	=	30秒	Ff+M
2320	○		M
2321	=	45秒	Ff+M
2322	○		M
2323	=	1分	Ff+M
2324	○		Ff+M(Ff少量)
2325	=	3分	Ff+M
2326	○		Ff+M
2327	=	5分	Ff+M
2328	○		Ff+M

\* M=マルテンサイト, F=フェライト, f=綱状, =綱状組織, ○ 粒状組織

第3表 フェライトの析出と熱處理前の組織との關係(試料B)

試片 No	組織	740°Cでの保持時間	得られた組織
2329	=	3秒	M
2330	○		M
2331	=	5秒	Ff+M(Ff微量)
2332	○		M
2333	=	10秒	Ff+M(Ff少量)
2334	○		M
2335	=	15秒	Ff+M
2336	○		M
2337	=	20秒	Ff+M
2338	○		M
2339	=	30秒	Ff+M
2340	○		M
2341	=	45秒	Ff+M
2342	○		M
2343	=	1分	Ff+M
2344	○		Fg+M(Fg微量)
2345	=	3分	Ff+M
2346	○		Ff+Fg+M
2347	=	5分	Ff+M
2348	○		Ff+M

\* M=マルテンサイト, F=フェライト, f=綱状, g=粒状, =綱状組織, ○ 粒状組織

## IV. 綱成長と粒子成長との關係

## (1) 試料及び實驗法

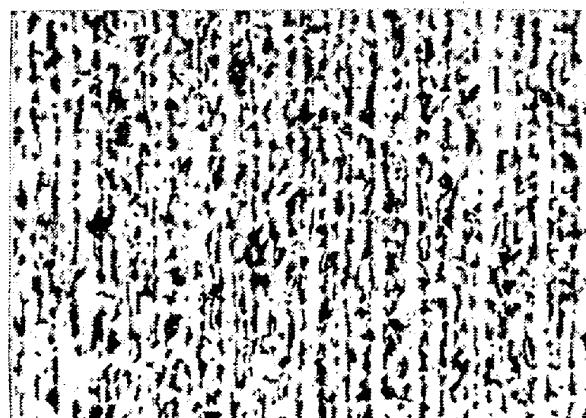
試料としては普通快削鋼たる第1表中のNo.93を選

び、これを種々の温度と時間に加熱した後約 $2^{\circ}\text{C}/\text{min}$ の速度で徐冷し、中央縦断面に於て幅1mmが切斷するフェライトの継数を測定した。次に各試料は $800^{\circ}\text{C}$ での焼準を繰返しその都度粒子の平均径とフェライト継の数とを同様に測定した。

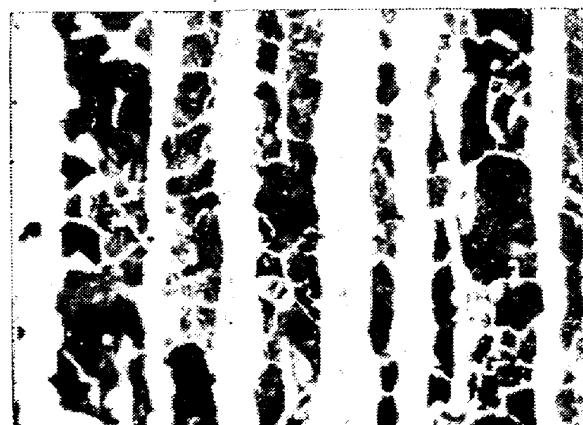
## (2) 実験結果

焼鈍によって粒子が成長する場合同時に継の成長が伴はれるものであるが、巨大を継の成長に對しても粒子は案外成長しない爲にこの場合継の形狀は不鮮明になつて来る。茲に第6圖は試料の初めの組織、第7圖は之を $1000^{\circ}\text{C}$ に3時間保持した時に得た組織、第8圖は之を $1200^{\circ}\text{C}$ に1.5時間保持して得た組織である。

次に之等の粒子成長及び継成長を起したもの微粒化すると、継幅は粒子徑と異り決して元には戻らずそのままの幅を保持する。茲に第9圖は第7圖のものを微粒化した組織であり、又第10圖は以上の關係を示したものである。そして又吾々はこの様な幅の上での継變化の各期を通じ非金屬介在物の位置は常に不變である事を見出すのである。



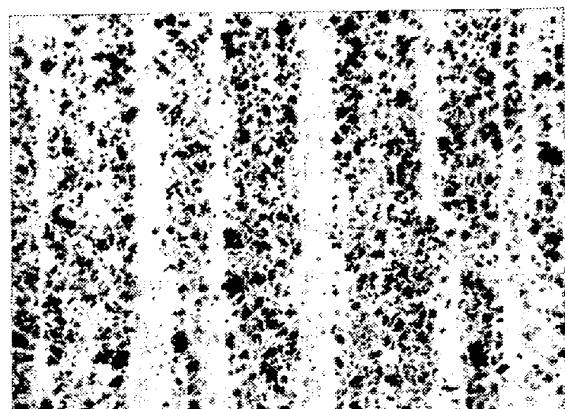
第6圖 壓延まゝの組織  $\times 100$



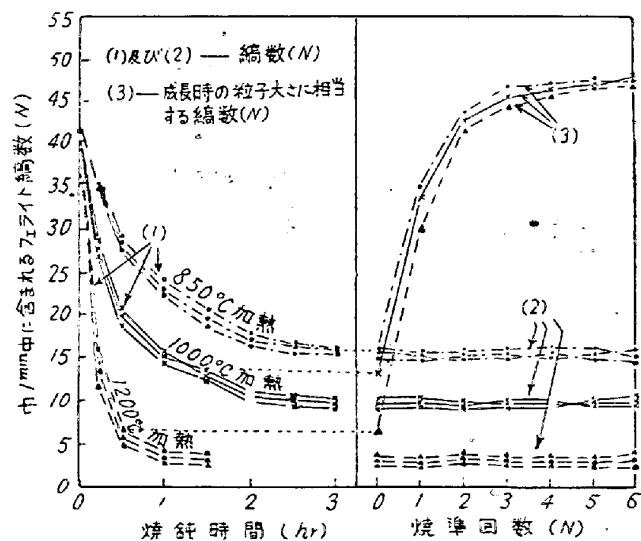
第7圖  $1000^{\circ}\text{C} \times 3\text{hr}$  の焼鈍組織  $\times 100$



第8圖  $1200^{\circ}\text{C} \times 1.5\text{hr}$  の焼鈍組織  $\times 100$



第9圖 第7圖のものを微粒化した組織  $\times 100$



第10圖 繼及び粒子の成長と微粒化の關係

従來継状組織と非金屬介在物の關係については Ziegler<sup>12)</sup>, Whitemy<sup>13)</sup>, Carpenter & Robertson<sup>14)15)</sup>等により相異つた見方があるが第2報<sup>16)</sup>及び本實驗の結果によれば、鋼塊に於ては硫化非金屬介在物 MnS とフェライトの共存を凝ら餘地はない。尙鋼塊の粒子が一度び砕碎されて継状組織となつた後の加熱では継成長の爲にこ

の相伴関係は破れ、且つ縞状組織限界冷却速度の低下が著しいもの程この関係が稀薄になる事が認められた。

### V. 結 言

以上の実験により次の事を知り得た。

1. 加熱と縞状組織限界冷却速度との関係はS曲線のパーライト分野内にも認められる。
2. 縞状組織鋼の組織は人爲的に粒状にしても元に戻り易い性質を有し、且フェライトは縞状のものより方が析出し易い上にこの傾向は加熱と共に稀薄になる。
3. 粒子の成長は縞の成長を伴うが、粒子の微細化は縞の微細化を意味しないのみらずこれ等の現象は硫化非金属介在物の位置に拘束されない。

(昭和25年5月寄稿)

### 文 献

- 1)~2) 筆者: 鐵と鋼, 第35年, 第2號, 39
- 3) 村上武次郎, 今井勇之進: 日本金屬學會誌  
第6卷, 第5號, 145

- 4) F. Scheil & A. Lange: Arch. Eisenhüttenwes 10 (1937) 93
- 5) H. Harris: Trans. Inst. Weld 1 (1938) 235
- 6) H. Harris: Welding J. 20 (1941) 267
- 7) R. H. Aborn: Welding J. 20 (1940) 414
- 8) Laboratory of U. S. Steel & Co: Metals & Alloys 8 (1937) 22
- 9)~11) 筆者: 1) に同じ
- 12) Ziegler: Alloys of Iron & Carbon, 1 (1936) 347
- 13) J. H. Whiter: J. of Iron Steel Inst. 113 (1926) 213
- 14) H. C. H. Carpenter & J. M. Robertson: J. of Iron Steel Inst. 123 (1931) 345
- 15) H. C. H. Carpenter & J. M. Robertson: J. of Iron Steel Inst. 127 (1933) 259
- 16) 筆者: 鐵と鋼, 第36年, 第1號, 13