

### 鉄鋼材料の結晶粒微細化強化

Grain Refinement Strengthening of Steel

高木節雄<sup>九州大学 大学院工学研究院 材料工学部門</sup> 教授 Setsuo Takaki



# し はじめに

金属の単結晶中で転位を動かすために必要な臨界せん断 応力 (Critical Resolved Shear Stress; CRSS) は、銅やマグ ネシウムで1MPa前後、鉄でも約20MPaと大変低い値であ る<sup>1-4)</sup>。そのため、高純度の単結晶金属は、一般的に降伏強度 が低く、柔らかくて加工しやすいという特徴を示す。しかし、 多結晶金属になると降伏強度は結晶粒径に依存してその何 倍にも増大する。金属を強化するには、そのほかに固溶強化、 転位強化、粒子分散強化などの強化機構を使うことができる が、これらの強化機構を利用すると靭性は一般的に低下す る。ところが、結晶粒微細化強化だけは、強化と同時に靭性 も改善するという特徴がある。著者が、鉄鋼材料の結晶粒微 細化強化に関心をもち、ライフワークとして研究に取り組ん できた理由がここにある。本稿では、鉄鋼材料の結晶粒微細 化強化に的を絞って、著者がこれまで行ってきた研究の一部 を紹介したい。

### 2 準安定オーステナイト系 ステンレス鋼の結晶粒超微細化

オーステナイト(γ) 系ステンレス鋼は、優れた耐食性と 加工性を兼ね備えた材料であるが、Fe-C系の鉄鋼材料のよう な相変態がないため、結晶粒の調整は加工・再結晶法を利用 する以外にない。しかし、Ms点が室温付近にある準安定γ 鋼の場合、室温で加工することによってγをマルテンサイト (α')に変態させることが可能で、この加工誘起変態で生成 した α'を再度γに逆変態させることにより、1μm以下の超 微細γ粒組織を得ることができる。一例として、図1に、Fe16% Cr-10% Ni合金 (Ms: 57°C) の加工・熱処理プロセスを 示す<sup>5)</sup>。最終的に超微細 γ 粒組織を得るには、加工誘起変態 で生成した α'をさらに加工してラス組織を十分に破壊して おくことが重要で<sup>6</sup>、そのためには50%程度の圧延で9割以 上のγがα'に変態する必要がある。また、逆変態温度が高す ぎると逆変態γの粒成長が速いので、逆変態温度も原子の拡 散が可能な下限温度 (600℃付近) となるように設定すべき である<sup>7)</sup>。図2は、650℃-10minの逆変態処理を施した同合金 のTEM組織を示す。結晶粒径は0.8µmで、室温でγ単相の 組織となっている。γの安定度は主に合金の化学組成で決ま るが、準安定γ鋼の場合、 $\gamma \rightarrow \alpha$ '変態の駆動力が小さいため に空間拘束の効果によってγの安定化が起こる<sup>5</sup>。図3にγ の安定度に及ぼす結晶粒径の影響を示す。結晶粒径が大きな 試料では、液体窒素温度でのサブゼロ処理によって約70%の α'が生成するが、γ 粒径が30μm以下になると変態を抑制 する効果が発現し、0.8μmの超微細γ粒については、著しく γが安定化していることがわかる。こうしたγの安定化はγ → α'変態のメカニズムと深く関係しており、γ粒が微細に



<sup>\*</sup> 昭和56年3月に九大大学院・工学研究科・鉄鋼冶金学専攻の博士後期課程を修了したのち、ただちに同大学・工学部の助手に着任し、57年に講師、 59年に助教授、平成8年に教授に昇任して現在に至っている。

なると変態の形態がMulti variant からSingle variantに移行 することが原因と考えている<sup>5)</sup>。すなわち、Multi variant変 態では多くのバリアントのα'を導入することで変態ひずみ を互いに相殺することが可能であるが、γ粒が小さくなると 一つの粒内に多くのバリアントのα'を導入することが困難 になってSingle variant変態を余儀なくされ、結果的にγ→  $\alpha'変態が抑制されるわけである(空間拘束効果)。一方、<math>\gamma$ 粒径に依存して準安定γ鋼の変形挙動も大きく変化する。 図 4に様々に粒径が異なるFe-12.4% Cr-9.3% Ni-2% Mo-0.1% (C+N) 合金の公称応力-ひずみ曲線を示す<sup>8)</sup>。0.1%の炭素 と窒素は、逆変態γの粒成長を抑制すること、そして加工誘 起変態で生成する α'の強度を高めることを目的として添加 している。粗粒材については比較のために加工誘起変態が起 こらない安定なFe-18% Cr-12% Ni合金の結果も示している が、準安定  $\gamma$  合金の場合、降伏直後から加工誘起  $\gamma \rightarrow \alpha'$  変態 に起因した大きな加工硬化が発現していることがわかる。γ 粒径を小さくすると降伏強度が増大するが、ここで興味深い 点は、0.5µmの粒径を有する超微細 γ 粒の試料で降伏点伸 びが見られることである。従来、降伏点伸びはフェライト鋼 でのみ見られる固有の現象と考えられていたが、結晶粒超微 細化によって降伏強度が極端に高められるとγ系の鋼種でも 発現するようになる。図5は、成分が若干異なる2種類の準 安定γ鋼について、Hall-Petchの関係を示す<sup>9</sup>。この図からも



図2 加工誘起マルテンサイトの逆変態で得られた超微細粒オーステ ナイトのTEM 組織



図3 オーステナイトの安定度に及ぼす結晶粒径の影響

わかるように、直線の傾きに対応する Hall-Petch 係数は、侵入型元素である炭素や窒素を含む合金の方が大きくなっている。1%までの窒素を含有した高窒素  $\gamma$  鋼については、Hall-Petch 係数が窒素含有量に依存して増大してある一定値に漸近することも確認されている<sup>10,11</sup>。つまり、 $\gamma$  鋼の Hall-Petch 係数は、微量の固溶炭素や窒素の量に依存して変化するので注意する必要がある。ただし、現用の $\gamma$ 系ステンレス鋼は、粒径が数十~数百 $\mu$ mの範囲で使用されており、Hall-Petch 係数が多少変化しても降伏強度に顕著な影響は表れないので、実際にはそれほど大きな問題とはならない。

#### 3 超強加工による 鉄の結晶粒超微細化

実用の低炭素系フェライト(α)鋼では、加工条件や冷却 速度を適切に制御することで数μmまでの細粒化が達成され ているが、通常の加工熱処理では1μm以下の細粒化を実現 することは困難である。そこで、著者らは、α鉄の結晶粒微 細化の限界を追求することを目的として、鉄粉のメカニカル ミリングに関する研究を行ってきた。プロセスは単純で、ス



図4 結晶粒径が異なる準安定オーステナイト鋼の公称応カーひずみ 曲線(Fe-18% Cr-12% Ni合金は安定鋼)



図5 オーステナイト系ステンレス鋼における Hall-Petchの関係なら びに固溶 (C+N)の影響

テンレス製のポットの中に適量の鉄粉とともに直径が10mm 程度の鋼球を数十個入れ、Arガスを充填して密封したのち、 そのポットを高速度で振動あるいは回転させるだけである。 その間に、鋼球によって鉄粉は繰り返しの鍛造ならびにせん 断変形を受けることになり、このように鋼球のミリングアク ションによって金属粉末を加工する手法をメカニカルミリ ングという。ミリング処理を数時間行うと、通常の冷間圧延 では達成できないほどの超強加工を金属に付与することが 可能で、最終的には、鉄粉内のα結晶粒は20~30nm程度に までナノ結晶化され、鉄粉の硬さは10GPa程度にまで高めら れる12)。こうしたナノ結晶を有する鉄粉を700℃付近の温度 で固化・成形すると、図6に示すような、平均結晶粒径が0.2 ~0.3µmの超微細粒バルク鉄を得ることができる。原料鉄 粉はもともと少量の酸化物(主にFe2O3)を含んでいるが、ミ リング処理によって完全に分解して鉄粉中に固溶し、加熱中 にFe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>として析出することも確認されている<sup>13)</sup>。図6に示 したバルク鉄は約0.3%の酸素を含んでおり、酸素は10nm程 度の大きさのFe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>として析出して均一に分散している<sup>14)</sup>。 暗視野像で微細に分散している粒子がこれに対応し、体積で 約2%存在する酸化物ナノ微粒子は、固化・成形時のフェラ イト結晶粒の成長を効果的に抑制する働きをしている<sup>14)</sup>。最 終的に得られる α 粒径は固化・成形時の条件によって若干異 なるが、こうして製造したバルク鉄の引張り試験結果を図7 に示す14-17)。注目すべき点は、α結晶粒径が0.18μmの試料 については、降伏強度が1600MPaを上回っていること、そ して微妙な結晶粒径の違いで降伏強度が大きく異なること である。図8は、結晶粒径が1~0.2µmの超微細粒鉄につい て結晶粒径と降伏強度の関係を示しており、0.2µm付近の 超細粒域までHall-Petchの関係が成立することを示してい る<sup>14-17)</sup>。1~10µmの粒径域については、その後のスーパー メタルや超鉄鋼などの国家プロジェクト研究によって多くの 実験データが得られ、それらのデータのほとんどが図8に示 した直線上 (Hall-Petch 係数: 600MPa・µm<sup>1/2</sup>) に乗ってく ることも確認された18)。



図6 メカニカルミリング処理した鉄粉を固化成形して製造した超微 細粒鉄のTEM組織(粒径:0.25 µ m)

また、超微細粒鉄の引張り変形の特徴の一つとして、降伏 後に均一変形が起こらないことが挙げられるが、これは、超 微細粒鉄の降伏強度があまりにも高くて、粒内の転位強化が 降伏時の負荷応力に達し得ないためである1%。図9に、結晶 粒径が0.25μm(超微細粒材)と20μm(粗粒材)の鉄を室 温で圧延した場合について、降伏強度と転位密度の変化を示 している19)。粗粒材については、転位密度の増加とともに降 伏強度が高くなるといった通常の加工硬化が見られる。室温 で鉄中に導入できる転位の限界密度はおおよそ10<sup>16</sup>/m<sup>2</sup>であ り<sup>20,21)</sup>、超微細粒材では、5~20%程度の圧延でこの限界密 度に近い転位が導入されているにも関わらず、降伏強度はほ とんど変化していない。一方、鉄の転位強化については、高 純度鉄を超強加工しても引張り強さが1GPa付近で頭打ちに なることが確認されており22)、この強度が室温での転位強 化の限界と考えてよいであろう。つまり、結晶粒超微細化に よって降伏強度がこのレベルを上回ってしまうと、降伏後の ネッキングを転位強化で止めることができないので、このよ うな超微細粒鉄は、降伏後に均一変形をすることなく破断に







図8 超微細粒組織を有する鉄における Hall-Petchの関係

至るわけである。以上の結果は、結晶粒微細化強化と転位強 化の間で単純な加算則が成立せず、両者はむしろ競合的な関 係にあることを示唆している。

## 4 おわりに

金属材料の強化機構は、基本的には固溶強化、転位強化、 粒子分散強化、結晶粒微細化強化の4種類しかない。これま で、金属材料の強度を論ずる際、学術的な裏付けがないまま にこれら4つの強化機構が単純に加算されていることが多 い。とくに結晶粒微細化強化は、多結晶金属の基本的な強化 機構として常に影響を及ぼすので、他の強化機構と競合関係 にあるのか、あるいは加算的な関係にあるのかを明確にして おかねば、材料強度の設計を行う上で大きな混乱を招くこと になる。超微細粒鋼が実用化されるまでにはまだ時間を要す るかもしれないが、粒径が1µmを切る超微細粒鋼を製造す ることによって、少なくとも学術面での視野を広げ、結晶粒 微細化強化の方向性を示すことで鉄鋼材料の発展に幾ばくか の貢献ができたと思う。工業的には、降伏強度のみならず成 形性や加工硬化などの変形特性も重要であるが、材料の変形 の初期段階に相当する降伏現象をしっかりと理解しておかね ば、それに続く現象を理解できるはずがない。本稿が、鉄鋼 材料の製造や開発研究に携わる方々にとって、少しでもお役 に立てれば幸甚である。

#### 参考文献

1) K.Kitajima, Y.Aono, H.Abe and E.Kuramoto : Strength



図9 加工硬化挙動と転位密度の変化に及ぼす結晶粒径

of Metals and Alloys, Proc. 5th International Conference, Aachen, Germany, Edited by P.Haasen, V.Gerold and G.Kostorz, (1979), 965-970.

- 2) R.Conte, P.Groh and B.Escaig: Phys. Stat. Sol., 28 (1968), 475-488.
- 3) K.Kamada and I.Yoshizawa : J. Phys. Soc. Japan, 31 (1971), 1056-1068.
- 4) H.Yoshinaga and R.Horiuchi : Trans. JIM, 4 (1963), 134-141.
- 5) S.Takaki, K.Fukunaga, J.Syarif and T.Tsuchiyama : Materials Trans., 45 (2004), 2245-2251.
- 6) 冨村宏紀, 上田精心, 高木節雄, 徳永洋一: 鉄と鋼, 78 (1992), 141-148.
- 7)高木節雄,谷本征司,冨村宏紀,徳永洋一:鉄と鋼,74
  (1988),1052-1057.
- 8) 冨村宏紀, 永守浩樹, 高木節雄, 徳永洋一:日本金属学会
  誌, 55 (1991), 376-382.
- 9) 高木節雄:ふぇらむ, 12 (2007), 761-765.
- 10) T.Tsuchiyama, H.Uchida, K.Kataoka and S.Takaki : ISIJ Int., 42 (2002), 1438-1443.
- 11) 土山聡宏, 高木節雄:ふぇらむ, 7 (2002), 852-853.
- 12) Y.Kimura, H.Hidaka and S.Takaki : Materials Trans. JIM, 40 (1999) , 1149-1157.
- 13) 高木節雄:まてりあ、41 (2002), 418-421.
- 14) Y.Kimura and S.Takaki : Proc. 1988 PM World Congress, Nanocrystalline Materials, (1998) , 573-578.
- 15) S.Takaki and Y.Kimura : Journal of JSPPM, 46 (1999) , 1235-1240.
- 16) 高木節雄: 熱処理, 40 (2000), 292-298.
- Y.Kimura and S.Takaki : Journal of JSTP, 41 (2000) , 13-17.
- 18) M. Etou, S.Fukushima, T.Sakai, Y.Haraguchi, K.Miyata, M.Wakita, T.Tomida, N.Imai,M.Yoshida and Y.Okada : ISIJ Int., 48 (2008) , 1142-1147.
- 19) S.Takaki, K.Kawasaki, Y.Futamura and T.Tsuchiyama : Materials Science Forum, 503-504 (2006), 317-322.
- 20) S.Takaki : Materials Science Forum, 426-432 (2003) , 215-222.
- 21) K.Nakashima, M.Suzuki, Y.Futamura, T.Tsuchiyama and S.Takaki : Materials Science Forum, 503-504 (2006) , 627-632.
- 22) K.Edalati, T.Fujioka and Z.Horita : Materials Trans., 50 (2009) , 44-50.

(2011年3月31日受付)