

# 討 13 鉄および鉄合金の変形応力の低温における温度とひずみ速度依存性

東京大学工学部冶金学科 木原 謙二

## 緒言

鉄や鉄の相合金の低温における変形挙動に関する研究は1960年前後からConradらの仕事ではじめ、現在までに多くの研究がある。<sup>1), 2)</sup> 体心立方金属の低温における変形応力は、面心立方金属に比べると一桁以上大きい温度依存性とひずみ速度依存性を有しており<sup>3)</sup>、現在までの研究のほとんどはこの現象の転位論的解釈の試みである。

また、原子間の力-変位関係から出発して転位芯の構造を求め、あるいは転位の移動様式を推論する試みも行われた。<sup>4)</sup> このような研究から、変形の活性化エネルギーの最高値や、絶対零度で変形させることに必要な外力の値が軽あわせの程度で実測値との対応がつくことがわかっている。

しかし、一方において変形応力の温度とひずみ速度依存性を、転位と格子間不純原子との相互作用によつて説明しようという実験的試みもある。<sup>5)</sup>

以上の鉄に関する研究の流れの中から現在問題にすべきものを拾つてみると次のようになるであろう。

- 1) 変形の速度論の可否
  - 2) 鉄の変形応力の温度依存性と変形機構
  - 3) 鉄の変形応力の温度とひずみ速度依存性の定量的表現とその応用
- さらに1965年前後から鉄の相合金の変形応力についても研究が盛に行われるようになつた。<sup>6), 7)</sup> そこで、問題として
- 4) 鉄の低温における変形機構と溶質原子との関係

を考えなければならない。

筆者の研究の立場からあまり的確にとり上げることができないが、鉄の低温におけるにリの異方性が単結晶についての実験によつて見いただされており<sup>8)</sup>、これも重要な問題と考えられる。

上にあげた4項について以下にやゝ詳しく述べることにする。

## 一文献一

- 1) H. Conrad, Acta Met. 8, 791 (1960)
- 2) A.S. Keh & Y. Nakada, Canad. J. Phys., 45 (1967) 1101
- 3) H. Conrad, "High Strength Materials", John Wiley & Sons (1965) 436
- 4) D. Vitek, R.C. Perrin & D.K. Bowen, Phil. Mag. 21 (1970) 1049
- 5) D.F. Stein & J.R. Low, Acta Met., 14 (1966) 1183
- 6) T. Sakuma & S. Karashima, "2nd Int. Nat. Conf. on Strength of Met. & Alloys" Conference Proceedings vol. 1 (1970) 88
- 7) W. Jolly, Trans. AIME, 242 (1968) 306
- 8) A.S. Keh & Y. Nakada, Trans. JIM 9 (1968) supple. 876

## 1 変形の速度論の可否

変形応力の温度依存性とひずみ速度依存性とを関係付けるためには、ひずみ速度と温度との関係が必要である。転位が関係する速度過程ではどのような法則があつてあるべきであるかということについてはまだ明確でなく、またこの方面的検討はほとんど行なわれていないといえる。

ひずみ速度と温度( $T^{\circ}\text{K}$ )との関係式でよく用いられるのはArrheniusの式

$$\dot{\epsilon} = \dot{\epsilon}_0 \exp\left\{-U(\epsilon_0)/kT\right\} \quad (1)$$

である。ここで $\dot{\epsilon}_0$ は有効応力,  $U(\epsilon_0)$ は変形の活性化エネルギーである。転位の熱的活性化過程が関係する変形の速度過程に(1)式を用いるべきか否かについては今後の検討が待たれる。

$$\dot{\varepsilon} = \dot{\varepsilon}_0 \exp\left\{-U(\Phi)/kT\right\} \quad (1)$$

である。こゝで $\eta$ は有効応力、 $\dot{\eta}(\tau)$ は変形の活性化エネルギーである。転位の熱的活性化過程が関係する変形の速度過程に(1)式を用いるべきか否かについては今後の検討が待たれる。

また転位速度と温度との関係はしばしば

$$v = v_0 T^n \exp\{-U/kT\} \quad (2)$$

なる式が用いられるが、これは実験式であって  $1/\eta$  のせまい範囲で、また  $\eta(\eta_0)$  が

$$U(\mathcal{P}_t) \cong A - B \ln \sqrt{t} \quad (3)$$

のうちにあらわされるならば、(1)と同じものにならる。

もしArrheniusの式が使用できるならば、いろいろな状態を変化させた材料について得られる、ひとつの実験とともに変形の素過程の性質について議論する可能性が生まれる。本稿はこの利点の故に、(1) 式と基軸にした検討を展開することにする。

## 2 鉄の変形応力の温度依存性と変形機構

1968年頃までは鉄の変形応力の温度依存性は単純な双曲線型の曲線であらわされるとみなされて来た。<sup>9)</sup>しかし本邦においては筆者らが、二つの曲線からなる図1に示すようなものであることを見出した。<sup>10) 11)</sup>外国ではEscoufie<sup>12)</sup>が鉄ウイスカ-に同じく同様の対応する図2の結果を得ている。

従来、鉄のヒリ線模様や変形後の内部構造が-70°C前後を境として変化することはよく知られている。したがってこの二つの曲線の枝はそれぞれ異なる変形機構に基くものといつても過言ではない。Christieは炭素量の異なる鉄を-70°Cにおいて変形したときヒリ線の模様が直線状と波状になったことを見いたした。<sup>15)</sup>これは上のことがらと対応するということを筆者は昨年の英露国際会議にあいて指摘を受けた。

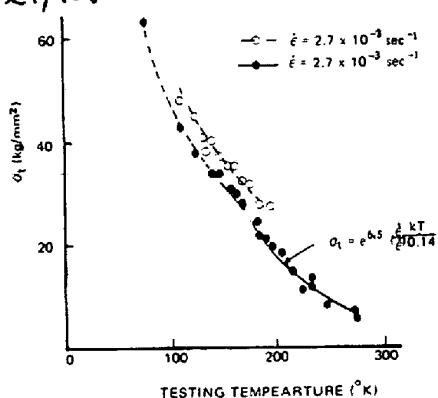
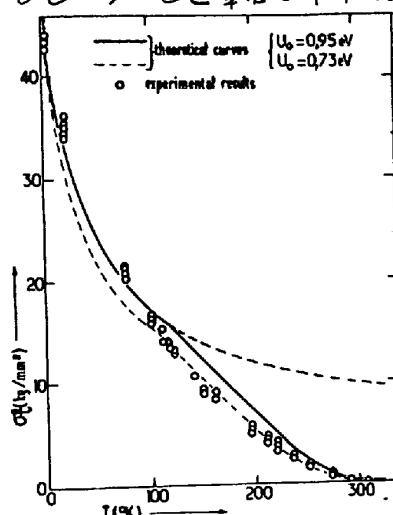


図1. 低C, O. 鉄の変形応力の温度依存性。<sup>11)</sup>



## 図2 鉄ウイスカーの変形応力の温度依存性. (Escalq<sup>12)</sup>による)

-70°Cより以下における変形の場合にはいちどらしい加工硬化率の増大がみとめられることが報告されてゐる。<sup>13)</sup> 作井、阿部ら<sup>14)</sup>は低温での加工材を室温で再変形すると動的回復に基づく加工軟化が生ずることを報告してゐる。

変形機構の同定をこの変形条件の両側でそれぞれ行うことはむずかしく変形組織の観察、置換型溶質原子による膨縮などから現象論的にいわば冶金学的に考究していかなければならぬ。

文献

- 9) T. Takeuchi, Trans. JIM vol.9(1968) suppl. 871

- 10) 五弓, 木原, 林, 鉄鋼協会秋期講演概要集 (1943)
- 11) I. Gokyu, J. Kihara & H. Hayashi, '2nd Int. Nat. Conf. Str. Met. & Alloys proceed. vol 1 (1970) 146.
- 12) E. Escaig, 3rd Int. Symp. Reinstoffe in Wiss. & Tech, Dresden, (1970)
- 13) T. Takeuchi, Japan J. appl. Phys., 9 (1970) 391
- 14) S. Sakai, K. Sato, N. Abe, T. Kakuma & T. Mori, Trans. JIM vol. 9 (1968) suppl. II
- 15) B. W. Christ, Acta Met., 17 (1969) 1317

### 3. 鉄の変形応力の温度とひずみ速度依存性の定量的表現とその応用

Conrad<sup>3)</sup>が鉄の変形応力の温度とひずみ速度依存性とから変形の活性化エネルギーの応力依存性を求めたとき有効応力  $\sigma_T$  は  $5 \sim 10 \text{ kg/mm}^2$  の範囲で評価している。彼は下降伏応力の  $300^\circ\text{K}$  での  $\sigma_T$  が零であるとしているが筆者らの検討によれば上に述べたような過小評価となっている。筆者らの求めたものと Conrad らのものとの比較を図3に示す。その評価の問題を考慮すればよい一致が得られる。

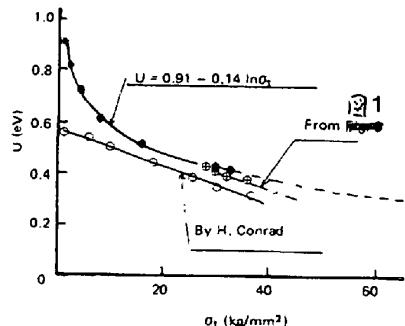


図3 変形の活性化エネルギー  $U$  と  $\sigma_T$  との関係

図3に示したごとく  $\sigma_T$  が  $20 \sim 30 \text{ kg/mm}^2$  以下では  $U$  と  $\sigma_T$  との関係が

$$U(\sigma_T) = 0.91 - 0.14 \ln \sigma_T \quad (\text{eV}) \quad (4)$$

とあらわすことができる。この実験式は  $\sigma_T$  が  $\ln \sigma_T$  の形で入っているので、単結晶の実験結果との比較も 0.14 という係数にのみ注目すればよいので便利である。この一例として、鉄の変形応力の温度とひずみ速度依存性が生ずる原因として炭素や窒素等の格子間不純原子と転位との弾性的相互作用を考えねばならないという意見を導びきました。Stein と Low<sup>5)</sup> の結果を(1) と(5) を用いて計算した曲線であわせてみよう。図4の結果から Stein らの鉄ほど C, N を除去しない材料をもめた(4) が

有効にあてはまることがわかる。

このように変形応力の温度とひずみ速度依存性を数量的に表現できれば、かなり多方面の問題に応用できる。以前に筆者らは<sup>10)</sup> 鉄の下降伏点が粒の細かいところでは粒度依存性になる原因についてこの式を用いて解明した。またこの関係を高速連続冷間圧延における伝下力の推定に用い有効な結果を挙げることができた。<sup>11)</sup>

ここで未発表の結果を一つ示す。材料は 0.02% 炭素鋼で  $700^\circ\text{C}$  より氷食塩水に焼入れたものの  $0^\circ\text{C}$  の時効の解析である。 $0^\circ\text{C}$  で 3 % の予ひずみを与えると 5 秒後に  $1 \text{ kg/mm}^2$  の変形応力の増大が生じる。変形後 80 秒までは、変形応力の温度とひずみ速度依存性とともにない成分はほとんど変化しない。Arrhenius 式のとくに時効とともに  $1/3$  乘れて減少して、これにより  $\sigma_T$  が倍大して変形応力が上昇していくことがわかった。

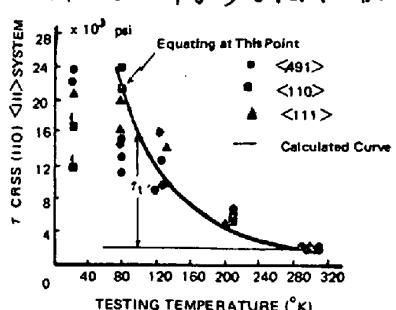
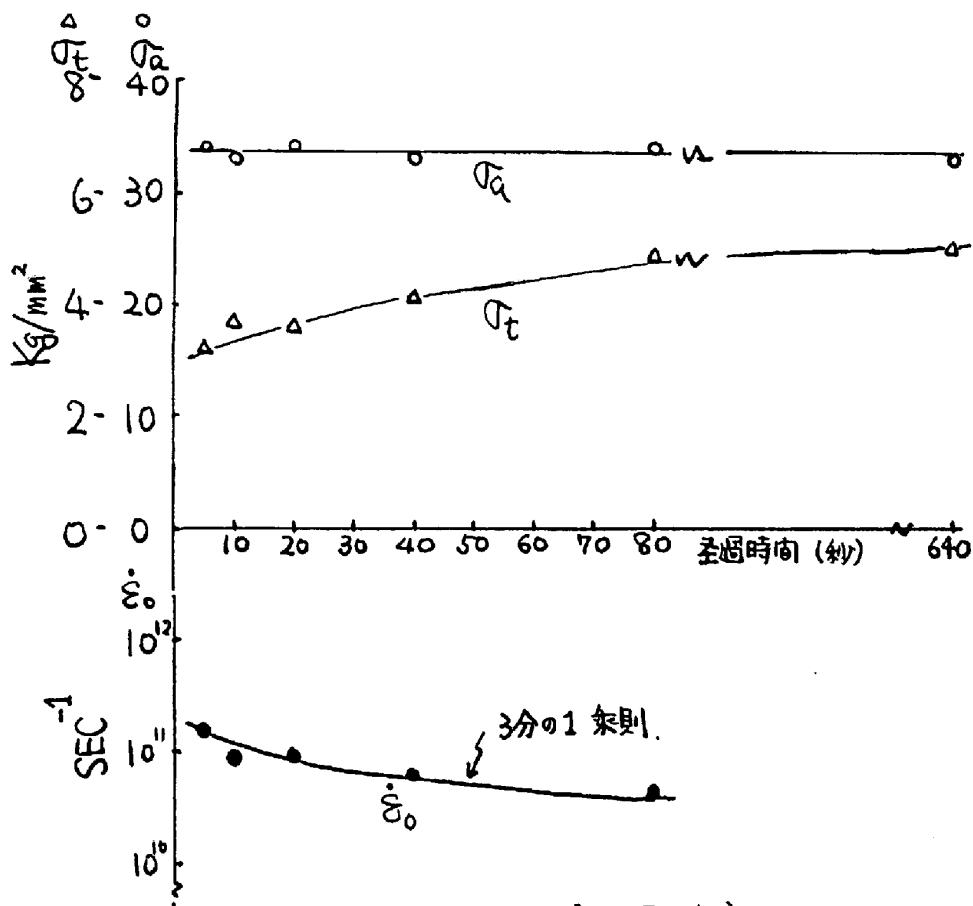


図4. Stein らの  $10^{-3} \text{ ppm C.N}$  鉄の変形応力の温度依存性と計算曲線との比較

もし  $1/3$  乗れて減少して、これにより  $\sigma_T$  が倍大して変形応力が上昇していくことがわかった。

図5 時效における $\sigma_t$ の経時変化

よって大きな影響をうける。このことによって低温における鉄合金の固溶体軟化現象の可能性が説明される。

これらの研究に用いられた合金系は濃度がいずれも 1%以上であり、最近持原子の中には必ずしも「合金元素の原子を見いたすこと」ができる状態にある。したがって  $\sigma_t$  の変化は溶質原子と転位との彈性的相互作用によるものではなく転位芯の構造の変化に関連したものではないかと思われる。

## 文献

- 18) M.Nemoto, 鉄鋼技術国際会議 1970-9  
19) J.Kihara & H.Hayashi, 全工

## 文献

- 16) I.Gokyu & J.Kihara,  
Trans. JIM vol.9 (1968) 427  
17) T.Arimura, H.Kamata  
& J.Kihara, 鉄鋼技術国際  
会議 1970-9

4 鉄の低温における変形  
機構と溶質原子との関係

鉄に格子間不純原子が含まれる場合には、3で示したように、また Fe-N 合金で Keh <sup>(2)</sup> が研究したように (4) 式の関係に合金元素は影響を及ぼす。

しかし、置換型の合金元素が添加される場合には、根本ら <sup>(5)</sup> の Fe-Cu 系、幸島ら <sup>(6)</sup> の Fe-Mo 系、筆者らの <sup>(7)</sup> Fe-Ni 及び Fe-Cr 系にみるように  $\sigma_t$  は合金元素添加によつて大きくなれる。