

Bring Fill Har

國 峯 崇 裕*

1. はじめに

1980年代以降,金属材料の高強度化を目指した結晶粒微細化に関する研究は新たな局面を迎え,その後の発展には目覚しいものがある⁽¹⁾.現在では焼結法や電析法に代表されるボトムアップアプローチ,または巨大ひずみ加工に代表されるトップダウンアプローチによって,高強度のナノ結晶金属(平均結晶粒径d=100 nm~1 μ m)が,バルク形状で作製できるようになっている⁽¹⁾⁽²⁾.このため未開であったナノからサブミクロンの結晶粒径を有した金属材料における結晶粒径と強度の関係は,計算科学的手法によってのみならず⁽³⁾⁽⁴⁾,近年では材料試験によっても明らかにされつつある⁽⁵⁾.しかしながら,これらの結晶粒径領域における塑性変形機構は,今もなお議論の的となっている.

結晶粒が微細化すると強度が高くなるだけではなく,面心 立方晶(face-centered cubic: fcc)金属の場合は,変形応力の 温度・ひずみ速度依存性が顕著になる⁽¹⁾.この原因を探るた めに本稿では,超微細結晶粒銅における転位の熱活性化運動 過程に焦点をあて,塑性変形機構について考察した結果を紹 介したい.最初に超微細結晶粒銅における転位の熱活性化運 動過程に関する特徴的な現象を,粗大な結晶粒を有する銅の 実験結果と比較しながら提示する.そのうえで,超微細結晶 粒銅の塑性変形機構について考察した結果を紹介する.

2. 転位の熱活性化運動過程

金属の塑性変形は,主として結晶中の線欠陥である転位の すべり運動によってもたらされる⁽⁶⁾⁽⁷⁾.結晶中を転位がすべ り運動するとき,転位は原子の周期的配列に由来するパイエ ルス・ポテンシャルを乗り越えて運動する.そのためほとん どの結晶の塑性変形は,転位がパイエルス・ポテンシャルを 乗り越える過程で律速されている⁽⁷⁾⁽⁸⁾.その一方で,fcc 金 属の場合は,他の結晶構造を有する金属と比較してパイエル ス応力が $10^{-5}\mu(\mu:$ 剛性率)程度と極端に小さいため,結晶 の塑性変形はパイエルス・ポテンシャルとは無関係に転位と 短距離障害物(例えば,すべり面上の林立転位や固溶原子な ど)との相互作用で律速されていると考えられている⁽⁸⁾⁽⁹⁾.

また有限温度においては,結晶を構成する各々の原子は, 熱エネルギーの寄与により格子点を中心に格子振動をしてい る.そのため,外力による仕事に加えて,熱エネルギーも結 晶の塑性変形に寄与することができる.したがって温度の上 昇に伴い,熱活性化過程により転位がパイエルス・ポテンシ ャルや短距離障害物をより容易に乗り越えることができるよ うになるため,降伏応力は低下する.塑性変形に要する応力 は,このように熱エネルギーの寄与を受け温度に強く依存す る有効応力 τ^* と,温度にほとんど依存しない非熱的応力 τ_a からなる⁽⁶⁾⁽⁷⁾⁽¹⁰⁾.さらに有効応力は,ひずみ速度にも依存 する⁽⁷⁾.これらの転位の熱活性化運動過程に関する詳細は, 教科書⁽⁶⁾⁽⁷⁾や「まてりあ」の講義ノートシリーズ⁽¹⁰⁾を参照 されたい.

fcc 金属の変形応力の温度依存性やひずみ速度依存性に関

* 名古屋工業大学特任助教;大学院工学研究科(〒466-8555 名古屋市昭和区御器所町)

Thermally Activated Process during Dislocation Motion in Ultrafine–Grained Copper; Takahiro Kunimine (Graduate School of Engineering, Nagoya Institute of Technology, Nagoya)

Keywords: thermally activated dislocation motion, activation volume, deformation mechanism, face-centered cubic (fcc) metals, copper, severe plastic deformation (SPD), accumulative roll-bonding (ARB), ultrafine-grained (UFG) metals, dislocation bow-out model 2011年12月26日受理

する研究は、古くから多くの研究者によって主として単結晶 を用いて行われて来た⁽¹¹⁾⁻⁽¹⁶⁾.単結晶や粗大な結晶粒を有 する金属では、おもに結晶粒内の転位源が活動し、上述のよ うに転位と林立転位や固溶原子との相互作用で塑性変形が律 速される.しかしながら結晶粒径の減少とともに結晶粒界が 材料全体に占める割合が増加すると、結晶粒内の転位源では なく、結晶粒界の転位源が活動するという報告があ る⁽¹⁷⁾⁻⁽¹⁹⁾.これは結晶粒径の減少とともに結晶粒の内部と 見なせる領域の割合が低下し、粒内の転位源が枯渇した状態 で材料全体の塑性変形が進行するためである.このため超微 細結晶粒金属や比較的結晶粒サイズの大きなナノ結晶金属で の塑性変形は、転位と結晶粒界との相互作用によって律速さ れると考えられている.これらのことをふまえた上で、本稿 では、転位の熱活性化運動過程の観点から、超微細結晶粒銅 の塑性変形機構を考察する.

3. 活性化体積の変形応力依存性

純度 99.99 mass%の純銅,多結晶板材を用意し,これに 873 K,2時間の焼鈍を施し,巨大ひずみ加工の一種である 繰り返し重ね接合圧延(Accumulative Roll – Bonding: ARB)⁽²⁾を室温で8サイクルまで行い,超微細結晶粒銅を作 製した.本研究において得られた銅のARB8サイクル材の 平均結晶粒厚さは370 nmであった.ARBプロセスを8サ イクルまで施した銅の板材から,放電加工によって引張試験 片を切り出し,その後,機械研磨等の表面処理を行った.そ してインストロン型引張試験機によって,77 Kから室温の 範囲で,ひずみ速度 $\dot{\epsilon}$ =8.3×10⁻⁵s⁻¹で引張試験を行っ た.引張変形時には,塑性変形進行中に適宜ひずみ速度急変 試験を行い,変形応力 σ のひずみ速度 $\dot{\epsilon}$ 依存性を調べ,ひ ずみ速度を $\dot{\epsilon}$ =8.3×10⁻⁵s⁻¹から $\dot{\epsilon}$ =8.3×10⁻⁴s⁻¹に急変 した際の応力の変化量 $\Delta\sigma$ を求めた.そして以下の式(1)を 用いて活性化体積 V*を求めた.

$$V^* = MkT \frac{\Delta \ln \dot{\varepsilon}}{\Delta \sigma} \tag{1}$$

ここで、kはボルツマン定数、Mはテイラー因子で、fcc 多結晶の場合は $M \approx 3$ である.活性化体積V*については、後に詳しく述べるが、塑性変形機構を考察する際に、有力な指標となるものである.

図1は、純銅のARB 8 サイクル材の変形温度 Tと、降伏 直後の塑性ひずみ ϵ およそ 1%における真応力 σ の関係を示 している.図1において、白抜きの四角型のシンボルはひ ずみ速度急変前の $\dot{\epsilon} = 8.3 \times 10^{-5} \, \mathrm{s}^{-1}$ における変形応力 σ を、黒のダイヤ型のシンボルはひずみ速度急変後の $\dot{\epsilon} = 8.3 \times 10^{-4} \, \mathrm{s}^{-1}$ における変形応力 σ を表している.ひずみ速度 $\dot{\epsilon} = 8.3 \times 10^{-5} \, \mathrm{s}^{-1}$ における真応力の値は、77 K でおよそ 600 MPa、室温でおよそ 435 MPa あり、温度 T の上昇に伴い単 調に減少している.ひずみ速度 $\dot{\epsilon}$ を急変する直前の応力と直 後の応力の差 $\Delta \sigma$ は温度の上昇とともに大きくなり、室温に おいては $\Delta \sigma \approx 15$ MPa である.これに対して、純銅の粗大



図1 純銅ARB8サイクル材の塑性ひずみ1%におけ る変形応力の温度依存性.これらの変形応力の 値は,種々の温度で塑性ひずみ1%において,ひ ずみ速度急変試験を行って得た.





粒材,そして ARB 4 サイクル材における室温での Δσ の値 は,それぞれ 1 MPa, 9 MPa 程度であり⁽²⁰⁾, ARB サイクル 数の増加に伴い,変形応力のひずみ速度依存性は大きくなる 傾向にある.

図2に室温における純銅の粗大粒材(CG), ARB 4, 6, 8 サ イクル材, ECAP 16 パス材⁽²¹⁾, およびナノ双晶材 (Nanotwin)⁽²²⁾の変形応力と活性化体積の関係を示す. ECAP は巨大ひずみ加工の一種であり,材料に繰り返しせ ん断変形を与えることにより結晶粒を微細化する手法であ る.図2中の粗大粒材に関する活性化体積の値は,一本の 引張試験片を引張変形させながら適宜ひずみ速度急変試験を 繰り返して得たものである.塑性変形を律速する機構がすべ り面上の転位と林立転位との切り合いである場合,活性化体 積は変形応力の逆数に比例することが示される⁽²⁰⁾.図2中の粗大粒材に関する活性化体積の値は,活性化体積と変形応力の逆数が比例関係にあることを示した1本の点線上にプロットされることから,塑性変形機構がすべり面上の転位と林立転位との切り合いであると理解できる.ARB4サイクル材も図2中の点線上にあるが,ARBサイクル数が6,8と増加するとともに徐々にこの点線からずれが生じ始める.比較のためにECAP16パス材⁽²¹⁾,およびナノ双晶材(Nanotwin)⁽²²⁾のデータもプロットしてあるが,これらの点線からのずれは顕著である.以上の結果は,ナノ結晶金属や超微細結晶粒金属の塑性変形が,もはや転位と結晶粒内障害物の相互作用に基づく変形機構では理解できないことを示唆している.

4. 活性化体積の温度依存性

図3に,純銅の粗大粒材(CG), ARB 4, 6, 8 サイクル材, 蒸着法で作製された超微細結晶粒材⁽²³⁾,および電析ナノ結 晶材⁽²⁴⁾の変形温度*T*と活性化体積*V**の関係を示す.粗大 粒材やARB4サイクル材では,温度の上昇に伴い,活性化 体積は増加しているが,ARB8サイクル材,蒸着材,およ び電析材では全く逆の傾向を示していることがわかる.

これまでに種々の金属の単結晶材や粗大粒材について、活 性化体積 V^* の変形温度 T 依存性に関する報告がなされてき た⁽¹⁶⁾⁽²⁵⁾. Conrad は、単結晶材や粗大粒材の銅やアルミニ ウムにおいて、塑性ひずみ ε が一定の条件のもとで、変形温 度 T の上昇に伴い活性化体積 V^* が増大するという報告を行



温度, T / K

図3 純銅の粗大粒材(CG), ARB 4, 6, 8 サイクル材, 蒸着法で作製された超微細粒材⁽²³⁾,および電析 ナノ結晶材⁽²⁴⁾における温度と活性化体積との関 係.

っている⁽²⁵⁾.また Bochniak の報告によれば、単結晶材の 銅、アルミニウムおよび銀において、変形温度 Tが一定の 場合に変形応力 σ の上昇とともに V^* が減少し、77 K から 室温までの変形温度 Tの上昇に伴い同じ値の σ で比較した 場合の V^* は増大している⁽¹⁶⁾.これらの報告のように、単結 晶材や粗大粒材においては、塑性ひずみ ε が一定の条件であ れ、変形応力 σ が一定の条件であれ、少なくとも室温以下 の変形温度 T と活性化体積 V^* との間には、正の相関がある ということがこれまでの理解であった、まず、この正の相関 について、以下に簡単な考察を加えてみたい.

図4に粗大結晶粒金属における結晶粒内で,熱活性化により短距離障害物を乗り越える前(転位1)と後(転位2)の転位の模式図を示す.ここでLは転位上の障害物間隔,d*は活性化距離である.バーガースベクトルの大きさをbとすれば,転位の張り出しがあまり大きくないときに活性化体積 V*は,

$$V^* = bLd^* \tag{2}$$

と記述され,図4の転位1と転位2で囲まれ色付けされた 部分の面積に,バーガースベクトルの大きさを乗じて得られ る体積となる.ここでfcc純金属の場合には,結晶粒内の障 害物とは,主としてすべり面と交差する林立転位であると考 えて良い.

そこで材料の組織に変化が生じない条件のもとでの転位の 熱活性化運動過程の変形温度依存性を考える. 式(2)にお いてbは定数であるから,活性化体積 V*の変形温度依存性 は転位上の障害物間隔Lおよび活性化距離d*の変形温度依 存性によるものである.まず材料組織で決まるLの変形温 度依存性についてであるが,一般に変形温度 T が低くなる ほど、有効応力 τ^* の値は大きくなる.これは低温ほど材料 中の障害物は強いピン止め力を持つことを意味しており、強 い障害物に出会うほど転位はよく曲がることになる⁽⁶⁾.この ため,実質的な転位上の障害物間隔Lは低温ほど短くな る. すなわち, TとLは正の相関を持つ. 次に活性化距離 d*の変形温度 T 依存性についてであるが,一般に変形温度 Tが高くなるほど、原子の熱振動のエネルギーは大きくな るので,活性化距離d*は大きくなる.よって式(2)の右辺 のLとd*はともにTの上昇とともに増大し、活性化体積 V*も Tの上昇とともに増大する. これが粗大結晶粒金属に おける変形温度 T と活性化体積 V*のあいだの正の相関につ いての理解である.



図4 転位の熱活性化運動の素過程.

しかしながら、ARB サイクル数の増加に伴い結晶粒の微 細化が進むと、前述のように温度 T と活性化体積 V*の関係 は、正の相関から負の相関へと徐々に遷移していく、図3 のように、ARB8サイクル材では、77Kにおける活性化体 積 V*の値はおよそ200 b3 程度であり, 室温では130 b3 程度 である.確かに温度 T の上昇に伴い,活性化体積 V*の値は 全体的に減少傾向にある.このことを「活性化体積の逆温度 依存性」と呼ぶことにする. このような活性化体積の逆温度 依存性は,近年,電析法で作製されたニッケルナノ結晶や蒸 着法で作製された超微細結晶粒銅においても同様に確認され ており⁽²³⁾⁽²⁴⁾⁽²⁶⁾,図3には、比較のために、それらのデー タもプロットした. これらの活性化体積 V*の逆温度依存性 の発現は、図2で示した活性化体積の変形応力依存性と同 様に、ナノ結晶金属や超微細結晶粒金属の塑性変形が転位と 粒内障害物の相互作用に基づく変形機構では理解できないこ とを示唆している.

結晶粒界からの転位の張り出しモデルによる熱活 性化運動過程の検討

(1) 結晶粒界からの転位の張り出しモデルと活性化体積の逆温度依存性

上述のARB8サイクル材における活性化体積 V*の逆温 度依存性を,fcc 超微細結晶粒金属における塑性変形機構と して提唱されている「結晶粒界からの転位の張り出しモデル (Dislocation Bow-Out Model: DBO Model) (18)(19)によって 考察する.図5にDBOモデルの模式図を示す⁽²⁷⁾.この塑 性変形機構では、図5のように結晶粒界から転位が張り出 す. 前述の粒内転位の障害物乗り越え過程では障害物間隔L の変形温度依存性が生じたが、この粒界転位張り出しモデル においては粒界上ピン止め点の間隔 LGB の変形温度依存性 は現れなくなる. このことは, DBO モデルの大きな特徴で ある.そして張り出した転位が,短距離障害物である粒界ピ ン止め点(例えば、粒界レッジ、三重点、粒界に偏析した不 純物原子等)を熱活性化によって活性化距離 w*だけ進んで乗 り越える過程を考える. 粒界ピン止め点を短距離障害物では なく,フランク-リード源でのような絶対的なピン止め点と して考えた報告例もあるが、この前提に基づく解析は、これ まで様々な研究者によって得られた活性化体積等の実験結果 を合理的に説明することができないものになっている⁽²⁸⁾.

粒界ピン止め点が短距離障害物である場合,図5(a)に示 すように,低温では前述のように,強いピン止め力のために 転位は大きく張り出した状態で熱活性化過程が起こり,それ より高い温度では,図5(b)のように転位は小さく張り出し た状態で熱活性化過程が生じる.このときの活性化体積は, 図5の色付けされた部分の面積に,バーガースベクトルの 大きさbを乗じたものなので,低温の方が高温より大きくな る.よって超微細結晶粒銅の塑性変形機構がDBOモデルに 従うとすれば,「活性化体積の逆温度依存性」と「変形応力 の温度依存性」との関係を定性的に説明することが可能であ



図5 結晶粒界からの転位の張り出しと粒界ピン止め 点の乗り越え過程を示した模式図.(a)低温, (b)高温.

 $3^{(20)}$.

(2) DBO モデルによる有効応力の評価

さらに「活性化体積の逆温度依存性」と「変形応力の温度 依存性」との関係について、DBOモデルを用いてより定量 的な説明を試みる.まず図5における活性化体積 V^* は、簡 単な幾何学から以下のような式(3)で記述される⁽¹⁹⁾⁽²⁷⁾.

$$V^{*} = r^{2}b \sin^{-1}\left(\frac{L_{\rm GB} + w^{*}}{2r}\right) - \left(\frac{L_{\rm GB} + w^{*}}{2}\right)$$
$$b \sqrt{r^{2} - \left(\frac{L_{\rm GB} + w^{*}}{2}\right)^{2}} - \left[r^{2}b \sin^{-1}\left(\frac{L_{\rm GB}}{2r}\right) - \left(\frac{L_{\rm GB}}{2}\right)b \sqrt{r^{2} - \left(\frac{L_{\rm GB}}{2}\right)^{2}}\right]$$
(3)

ここでrは粒界から張り出している転位の曲率半径であり, L_{GB} と転位の張り出し角度 θ を用いて $r = L_{GB}/(2\sin\theta)$ と書 ける、式(3)は $L_{GB} \gg w^*$ で転位の張り出し角度 θ が $\pi/2$ に 比較してかなり小さければ、以下のように近似することがで きる⁽²⁷⁾.

$$V^* \approx \frac{1}{2} L_{\rm GB} w^* b \sin \theta \left(1 + \frac{\sin^2 \theta}{2} \right) \tag{4}$$

式(4)より, 臨界角度 θの増大に伴い, 活性化体積 V*が増

大することがわかる.

ここで転位の張り出しは、転位に作用するせん断応力 τ に よってもたらされるものである。そのせん断応力 τ は、有効 応力 τ *と非熱的応力 τ_a に分けることができ、以下の式(5) のように記述される.

$$\tau = \tau^* + \tau_a \tag{5}$$

これらの応力のうち、有効応力 τ^* が転位の熱活性化運動過程に関与し、式(4)の転位の張り出し臨界角度 θ を決める.このときの有効応力と転位の張り出し臨界角度との関係は、転位に働く力と転位の線張力 T_L の釣り合いから、以下の式(6)のように書ける.

$$\tau^* b L_{\rm GB} = 2 T_{\rm L} \sin \theta \tag{6}$$

ここで $T_{\rm L} \equiv \mu b^2/2$ は転位の線張力である. これらの関係から式(4)は,

$$V^* \approx \frac{\tau^* w^* L_{\rm GB}^2}{2\,\mu} \left(1 + \frac{\tau^{*2} L_{\rm GB}^2}{2\,\mu^2 b^2} \right) \tag{7}$$

と表せ、活性化体積 V^* を有効応力 τ^* の関数として記述する ことができる.温度上昇に伴い有効応力 τ^* は減少するの で、式(7)は温度上昇に伴う活性化体積 V^* の減少を、つま り「活性化体積の逆温度依存性」を示している.また DBO モデルにおける粒界ピン止め点の間隔 L_{GB} は、

$$L_{\rm GB} = \left(d + 2\lambda\right)/3.\tag{8}$$

と見積もられている⁽¹⁸⁾. ここで*d*は平均結晶粒径であり,*l* は粒界ピン止め点の最小間隔であり,fcc 金属の場合, $\lambda \approx$ 10 nm 程度と見積もられている⁽¹⁸⁾⁽¹⁹⁾. したがって,もし活 性化体積 *V**の値がわかれば,これらの関係式から,DBO モ デルが正しいと考えた場合の有効応力 τ *を見積もることが できる.そこで,式(7)に,種々の温度における活性化体 積 *V**の実験値(図3)を代入することによって有効応力 τ *を 見積もる.そして $\sigma^* = M\tau^*$ の関係式を用いて, σ^* の温度依 存性の妥当性,および実験結果である σ から σ^* を差し引い て求められる非熱的応力 σ_a の妥当性について検討した.

式(8)の右辺に ARB 8 サイクル材についての観察結果 $d \approx 370 \text{ nm}$ と上記の $\lambda \approx 10 \text{ nm}$ を代入して L_{GB} を求め,式 (7)式の右辺にこの値を代入して,実験で求められた各変 形温度での活性化体積 V*の値からそれらの温度における有 効応力 σ *の値を求めた.この際,銅についてのb=0.25 nmを用いた.また活性化距離w*は,w*≈bとし,銅の剛性率 として以下の値を用いた⁽⁹⁾.

 $\mu = 42.1 \times [1 - (T - 300) \times 3.97 \times 10^{-4}]$ (GPa) (9) 図6に,純銅ARB8サイクル材の温度と塑性ひずみ1%に おける変形応力 σ ,有効応力 σ *および非熱的応力 σ_a の関係 を示す.有効応力 σ *の値は77Kでおよそ170MPa,室温で およそ110MPaであり,変形温度Tの上昇に伴い減少して いる.また変形応力 σ の温度変化は主として σ *の温度変化 によるものであり, σ_a は温度にあまり依存していないが, この結果は有効応力と非熱的応力の意味から,予想通りとな っている.さらに室温における σ *と変形応力 σ の割合は, σ */ σ ≈0.25であった.参考としてこの値は,超微細結晶粒 銅における室温での応力緩和試験から得られた実験値 σ */ σ



図6 純銅 ARB 8 サイクル材の温度と塑性ひずみ 1% における変形応力,有効応力および非熱的応力 との関係.有効応力の値は,実験から得られた 活性化体積 V*の値を用いて,結晶粒界からの転 位の張り出しモデルにより見積もった.

 $\approx 0.17^{(21)}$ と近い値になっている.またこれらの $\sigma^* \ge \sigma_a$ の内訳は、ナノ結晶金属における $\sigma^* \ge \sigma_a$ の比⁽²⁴⁾⁽²⁹⁾と比較しても妥当な値であると言えよう.

このように DBO モデルを用いることによって,超微細粒 銅における「活性化体積の逆温度依存性」と「変形応力の温 度依存性」の関係を合理的に説明することができる.このこ とはつまり,超微細結晶粒銅における塑性変形機構が,粒界 からの転位張り出しによって担われていることを裏付ける1 つの根拠になる.

6. おわりに

本稿では,超微細結晶粒銅で発現した「活性化体積の逆温 度依存性」について,転位の熱活性化運動過程の観点から 「結晶粒界からの転位の張り出しモデル」を用いて考察を行 った結果を紹介した.ナノ結晶金属や超微細結晶粒金属の塑 性変形機構は現在も議論の的となっている分野である.そし てこれらを考察していく際に,ナノ結晶金属や超微細結晶粒 金属で報告されている種々の特徴的な現象は,我々に大きな 示唆を与えてくれる.本稿では純金属に関する内容を紹介し たが,ナノ結晶や超微細結晶粒の合金系での変形応力のひず み速度依存性に関する系統的な研究例⁽³⁰⁾はまだあまり無 く,更なる研究の発展が望まれるところである.著者も及ば ずながら,引き続きこれらの研究課題を追求していく所存で ある.

本稿で紹介させていただいた研究内容は,著者が大学院生 として東京工業大学在籍時に遂行した研究により得たもので ある.本研究を遂行するにあたり,東京工業大学の尾中晋教 授,加藤雅治教授,および藤居俊之准教授には多大なるご指 導を賜った.また京都大学の辻伸泰教授,東京工業大学の高 田尚記助教には,ARB法に関するご指導を頂いた.これら の先生方に深く感謝の意を表したい.本研究は文部科学省グ ローバル COE プログラム(材料イノベーションのための教 育研究拠点)の支援を受けた.深く御礼申し上げる.

著者は現在,名古屋工業大学の渡辺義見教授,佐藤尚准教 授の研究グループで新規傾斜機能材料の開発に従事してい

- る. 主たる研究内容が変わり, 自身に取って新しいことが多
- く,新鮮な日々である.これからも自身の視野を広げるべ
- く,新しい研究課題へ果敢に挑戦していく所存である.

文 献

- (1) M. A. Meyers, A. Mishra and D. J. Benson: Prog. Mater. Sci., **51**(2006), 427–556.
- (2) A. Azushima, R. Kopp, A. Korhonen, D. Y. Yang, F. Micari, G. D. Lahoti, P. Groche, J. Yanagimoto, N. Tsuji, A. Rosochowski and A. Yanagida: CIRP Ann–Manuf. Technol., 57 (2008), 716– 735.
- (3) S. Yip: Nature, **391**(1998), 532–533.
- (4) J. Schiøtz and K. W. Jacobsen: Science, **301**(2003), 1357– 1359.
- (5) L. Lu, X. Chen, X. Huang and K. Lu: Science, **323**(2009), 607–610.
- (6) D. Hull and D. J. Bacon: Introduction to Dislocations —Fifth Edition—, Butterworth–Heinemann, Oxford, (2011), 205–249.
- (7)加藤雅治:入門転位論,新教科書シリーズ,裳華房,(1999), 100-112.
- (8) 竹内 伸,枝川圭一:結晶・準結晶・アモルファスー改訂新版一,材料学シリーズ,堂山昌男,小川恵一,北田正弘監修,内田老鶴圃,(2008),147-153.
- (9) H. J. Frost and M. F. Ashby: Deformation-Mechanism Maps —The Plasticity and Creep of Metals and Ceramics—, Pergamon Press, Oxford, (1982), 20–29.
- (10) 加藤雅治:まてりあ, 47(2008), 418-422.
- (11) A. H. Cottrell and R. J. Stokes: Proc. Roy. Soc. A, **233**(1955), 17–34.
- (12) M. A. Adams and A. H. Cottrell: Philos. Mag., 46(1955), 1187–1193.
- (13) A. Seeger: Philos. Mag., 46(1955), 1194–1217.

- (14) Z. S. Basinski: Philos. Mag., 4(1959), 393-432.
- (15) A. G. Evans and R. D. Rawlings: Phys. Stat. Sol., **34**(1969), 9–31.
- (16) W. Bochniak: Acta Metall. Mater., 43(1995), 225–233.
- (17) S. Cheng, J. A. Spencer and W. W. Milligan: Acta Mater., 51 (2003), 4505–4518.
- (18) M. Kato, T. Fujii and S. Onaka: Mater. Trans., 49(2008), 1278–1283.
- (19) M. Kato: Mater. Sci. Eng. A, 516(2009), 276–282.
- (20) T. Kunimine, N. Takata, N. Tsuji, T. Fujii, M. Kato and S. Onaka: Mater. Trans., 50(2009), 64–69.
- (21) F. H. Dalla Torre, E. V. Pereloma and C. H. J. Davies: Acta Mater., 54(2006), 1135–1146.
- (22) Y. F. Shen, L. Lu, M. Dao and S. Suresh: Scr. Mater., 55 (2006), 319–322.
- (23) H. Conrad: Mater. Sci. Eng. A, 341 (2003), 216–228.
- (24) Y. M. Wang, A. V. Hamza and E. Ma: Acta Mater., 54(2006), 2715–2726.
- (25) H. Conrad: High–Strength Materials, ed. by V. F. Zackay, John Wiley & Sons, Inc., New York, (1965), 437–509.
- (26) H. Conrad and D. Yang : J. Electron. Mater., **31**(2002), 304– 312.
- (27) T. Kunimine, T. Aragaki, T. Fujii, S. Onaka and M. Kato: J. Mater. Sci., 46(2011), 4302–4307.
- (28) Y. Estrin, H. S. Kim and F. R. N. Nabarro: Acta Mater., 55 (2007), 6401–6407.
- (29) S. Van Petegem, S. Brandstetter, H. Van Swygenhoven and J.-L. Martin: Appl. Phys. Lett., 89(2006), 073102.
- (30) T. Kunimine, T. Fujii, S. Onaka, N. Tsuji and M. Kato: J. Mater. Sci., 46(2011), 4290–4295.



 ★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★★
2011年3月 東京工業大学大学院総合理工学研究科 材料物理科学専攻博士後期課程修了
2011年4月 現職

専門分野:材料強度学,材料組織学,複合材料

◎超微細結晶粒・ナノ結晶金属及び合金の力学特性や 塑性変形機構に関する研究に従事.最近では、金属 基傾斜機能材料や鋳造用新規微細化添加剤の開発研 究にも携わっている.
