結晶塑性FEMによるMg合金の変形・強度発現機構の解明

1. はじめに

近年,軽量性と資源の豊富さから鉄に替わる構造用材料 としてマグネシウム合金が着目されており,その物性に関 して様々な研究が行われている、マグネシウムにおける微 視的変形機構は,底面,柱面,錘面(図-1)の転位すべり と双晶変形である.結晶構造に起因する最密面は底面であ ることから,室温に近い温度で底面すべりの臨界分解せん 断応力 (CRSS) が他のすべり系と比べ極めて低い. そのた め底面に平行な方向には容易に結晶すべりが生じるが,非 底面の方向には変形しにくいという異方性を持ち,加工性 が悪い.そのため,底面以外のすべり系を活動させること で変形異方性・成形性の改善,ひいては強度の向上を意図 して,他元素を添加して底面のCRSSを増加させるなどの 工夫がなされているが,そのメカニズムに関する議論は少 ない.そこで本研究では,結晶塑性有限要素法¹⁾²⁾³⁾を用 いて,結晶粒スケールでのすべりの進行過程と分解せん断 応力の時間発展の関係を解明するとともに,添加元素によ る初期底面すべり強度の増加がマグネシウム合金の微視的 及び巨視的変形・強度特性に及ぼす影響について解明を試 みる.



2. 六方晶金属の解析モデル

2.1 結晶塑性モデル

金属の塑性変形に際する変形抵抗は,ひずみ硬化(加工 硬化)で特徴づけることができる.本研究では Asaro らが 用いた以下の指数関数形を採用する.

$$\dot{\gamma}^{(\alpha)} = \dot{a} \left| \frac{\tau^{(\alpha)}}{g^{(\alpha)}} \right|^{n^{\circ}} \operatorname{sign}\left(\frac{\tau^{(\alpha)}}{g^{(\alpha)}} \right) \tag{1}$$

$$h_{\alpha\alpha} = h_0 \sec h^2 \left| \frac{h_0 \gamma}{\tau_s - \tau_0} \right|, \quad h_{\alpha\beta} = q_{\alpha\beta} h_{\alpha\alpha} \ (\alpha \quad \beta) \quad (2)$$

ここで, τ^{α} はすべり系 α の分解せん断応力, g^{α} はすべり 抵抗力であり, その発展則は次式で与えられる.

$$\dot{g}^{(\alpha)} = \sum_{\beta} h_{\alpha\beta} \left| \dot{\gamma}^{(\beta)} \right| \tag{3}$$

ここで, *à* は初期すべり速度, *n^v* は速度感応指数でいずれ も材料パラメータである.硬化関数の式(2)に含まれる初

東北大学工学部	学生	E員	石田	智広
東北大学大学院	学生	E員	渋谷	慎兵
東北大学大学院	正	員員員	京谷	孝史
東北大学大学院	正		寺田	賢二郎
東北大学大学院	正		加藤	準治

期硬化係数 h_0 ,初期すべり抵抗力 τ_0 ,Stage 1 応力 τ_s ,潜 在硬化比 $q_{\alpha\beta}$ は各すべり系に対応するパラメータであり, $h_{\alpha\beta}$ は $\alpha = \beta$ の際,自己硬化係数, $\alpha \quad \beta$ の際は潜在硬化 係数であり,すべり速度 $\dot{\gamma}$ に対応する式 (3) に示されるす べり強度増分率を決定する.

2.2 硬化特性

本研究では、この加工硬化を自己硬化と潜在硬化の2つ に分け、変形に対する抵抗としている.自己硬化とは、各 すべり系の自己すべり変形量に応じて、すべり抵抗力(強 度)が高まる特性であり、潜在硬化とは、 $\alpha \beta$ の際、他の すべり系の変形の影響ですべり抵抗力が高まる特性である. この硬化特性の役割を理解するために、式(2)~(3)を時間 微分して得られる自己硬化と潜在硬化の特徴を整理してお く.まず、潜在硬化がないと仮定したとき、蓄積すべり量 の増加に伴うすべり抵抗力の時間発展の様子を図-2(a)に 示す.この図より採用したパラメータでは、底面はすべり 量にかかわらず一定の傾きですべり抵抗力が増加するが、 蓄積すべり量 $\gamma = 0.06$ 前後から柱面はすべり抵抗力が増 加せず、0.1前後で錘面も同様にすべり抵抗力の増加が止 まることがわかる.この現象は、ミクロスケールでのすべ り変形に対する抵抗の消失を意味する.

次に,柱面すべりを例にとり,自己硬化に対する相対的 な潜在硬化の割合を考慮したすべり抵抗力の時間発展を 図-2(b)に示す.このように,潜在硬化が相対的に多いほ ど降伏強度が低くなる現象は,潜在硬化が自己硬化関数と 潜在硬化比の積で表されるためである.加えて,柱面の変 形抵抗の消失は全蓄積すべり量γが0.06程度で生じるた め,本研究における硬化パラメータの設定では,柱面すべ りの自己硬化に対する底面すべりの潜在硬化の割合が多い 結晶粒ほど柱面のすべり抵抗力は小さくなる.

なお,本研究に用いた潜在硬化のパラメータは,マグネ シウムの単結晶を用いたチャンネルダイ圧縮試験とのフィッ テイングシミュレーションの結果であり,1968年に Kelly and Hosford により発表されたものである



図-2 各すべり系の硬化特性

キーワード:結晶塑性有限要素法,六方晶金属,変形抵抗

〒 980-8579 仙台市青葉区荒巻字青葉 6-6-06, TEL 022-795-7425, FAX 022-795-7423

3. マグネシウム合金の数値解析例

3.1 解析モデルと条件

IPF で撮られた画像データと,これを元に生成した,本 研究で用いる有限要素モデルを図-3 に示す.また,変形の 起こりやすさを見る指標として,各結晶粒の結晶方位の差 による,分解せん断応力の大小を定める値であるシュミッ ト因子を図-4 に示す.このシュミット因子が高いほど,す べり系にかかる分解せん断応力が大きくなり,変形が生じ やすい.このモデルに対して図-3 に示すような一軸引張 により変位を与え,結晶塑性有限要素法を用いてマクロひ ずみが10%になるまで負荷する解析を行う.具体的には, 初期底面 CRSS を 0.5-10 MPa まで変化させる解析をそれ ぞれケース1,ケース2とし,CRSS の増加が微視的およ び巨視的変形・強度特性に及ぼす影響について調査する.



図—4 底面と柱面のシュミット因子

3.2 解析結果

ケース1とケース2の全蓄積すべり量である,相当塑性 ひずみのマクロひずみ10%時におけるコンター図を図-5 に示す.この図から,初期底面CRSSが高くなるほど,す べりが起こる結晶粒と起こらない結晶粒がはっきり分かれ, 変形が局所化する傾向が見られる.このときの両ケースで 見られる斜め約45°に変形が進行する傾向は,実際の微細 粒組織に対する実験でも観察されており,局所的な破壊原 因となるせん断帯形成の特徴をとらえていると言える.

また,この時の底面すべりと柱面すべりのコンター図を 図-6に示し,それらを全蓄積すべり量で除した相対的な すべり系の活動の時間発展の様子を図-7に示す.図-6中 の底面すべりは図-4にある底面のシュミット因子が高い 結晶粒とすべり変形が生じる結晶粒が一致しているが,柱 面すべりはシュミット因子とすべり変形との相関がみられ ず,底面すべりが生じた結晶粒に集中して柱面のすべり変 形が生じている.これは,底面すべりの生じた結晶粒では, 柱面すべり系が潜在硬化の影響を強く受け.すべり抵抗力 が低いまま降伏すること,そして柱面すべり系のシュミッ ト因子は結晶粒間で差異がないため(図-4),すべり抵抗 力が低い結晶粒が選択的に変形することが原因として考え られる.せん断帯の発生原因として,結晶方位によるシュ ミット因子の差異があまりない柱面がより活動することに より(図-7),マクロ的な変形挙動として最も効率的な方 向に結晶すべりが生じ,せん断帯を形成すると考えられる.



図-5 相当塑性ひずみ (全すべり量 ~)



図-7 相対すべり量

4. 結論

本研究では,マグネシウム合金の多結晶モデルに対して 結晶塑性 FEM 解析を行うことで,初期底面強度の増加が 柱面すべり変形を促進させることを明らかにし,柱面すべ りによる変形の局所化とそれに伴うせん断帯形成のメカニ ズムを解明することができた.

5. 謝辞

本研究成果 (の一部) は,トヨタ自動車の先端技術共同 研究プログラムの一環として行ったものです.ここに記し て謝意を表します.

参考文献

- Bishop J., Hill R.: A theory of the plastic distortion of a polycrystalline aggregate under combined stresses, Phil. Mag., Vol.42, pp.414-427, 1951.
- Asaro R.J.: Crystal Plasticity, J.Appl, Mech, Vol.50,pp.921-934, 1983
- Peirce D., Asaro R.J., Needleman A.: An analysys of nonuniform and localized deformation in ductile sigle crystals, *Acta. metall*, Vol.30, pp1087-1119, 1982.