616

純MgおよびMg合金多結晶における 亦形縱構

又 心	们双们开		
崇城大学[学]	〇安井健悟	崇城大学[院]	
崇城大学	小野長門	崇城大学	

幸島元彦 三浦

精

1 緒

実用金属中で最も軽い Mg は比強度および減衰能が高く電 磁遮蔽性やリサイクル性にも優れていることから、その合金 は次世代の循環型超軽量材料として大いに期待されている。 しかし、Mg 合金は最密六方構造を有し室温では底面すべり 系が支配的で変形能が低く、柱面および錐面すべり系が変形 に寄与する高温でなければ加工が困難とされている。この Mg は粒径依存性が大きく、結晶粒微細化が強度の向上に大 きな影響を及ぼすことも指摘されている。

本研究では、AZ31の Mg 合金を用いて 77~523K で引張試 験を行い、まず変形応力と結晶粒径との関係を明らかにした。 この結果から、各変形温度の 0.2% 耐力での Hall-Petch^{1) 2)}関係 の妥当性やその傾きと切片応力の温度依存性を調べ、塑性変 形機構について検討した。さらに、純 Mg と AZ31 合金に対 し、188~573K で歪速度急変試験および応力緩和試験を行っ て歪速度感受性指数や活性化体積を求め、熱活性化変形機構 についても追求した。

2 試料および実験方法

本研究では、大阪富士工業(株)で作製された 99.95%純度 の Mg と Mg-3wt%Al-1wt%Zn 合金の AZ31 合金圧延板を用い て、まず平行部が1mm×5mm×50mmの板状試験片を切り出 した。次に、573K および 673K での歪焼鈍法により、純 Mg は60µm、AZ31合金は16~35µmに調整した試料を作製した。 AZ31 合金は電解研磨した後、77~523K で常に歪速度 1.7×104s1での引張試験を行った。さらに、平均粒径 60µm の 純 Mg と 23µm の AZ31 合金に対し、188~573K で歪速度急変 試験および応力緩和試験を行った。なお、歪速度急変試験で の歪速度の比は 1:10 とし、応力緩和試験では 300s 間応力を緩 和させた。

3 実験結果および考察

3.1 Hall-Petch 関係の検討 AZ31 合金の 293K、0.1~3% 歪量 での変形応力と-1/2 乗した平均粒径との関係を Fig.1 に示す。 図中の各プロット点は、3 回以上測定したときの平均値であ る。変形応力と粒径は、すべて Hall-Petch 関係をよく満足す る。さらに、この直線関係は 77~523K においてもほぼ同様 に成立する。各試料の直線の傾き k,値には歪量依存性が認め られないが、切片応力 σ₀値は歪増加に伴って加工硬化により 大きくなる。Fig.2 は、AZ31 合金の 77~523K での 0.2%耐力 と-1/2 乗した平均粒径との関係をまとめたものである。各直 線の k, と oo値はともに変形温度の増加に伴って減少し、特に 423K以上の温度で小さくなる。

Fig.2 に示した 0.2%耐力での直線の傾き k.値の温度依存性 を表したものを Fig.3 に示す。AZ31 合金の k.値は純 Mg の結 果³⁾に比べてすべての温度で大きくなるが、その差は温度増



Fig.1 Relation between the flow stress and the inverse square root of the average grain size in AZ31 alloys at 293K.







Fig.3 Temperature dependence of the k_{y} values of the straight lines shown in Fig.2. The empty circles are the data according to Ono et al³⁾.

-425-

加に伴って減少し 523K ではほとんど認められない。この k, 値の差異は、Mg 母相中での Al や Zn による可動転位の固着 作用によるものといえる。また、AZ31 合金での温度増加に伴 う k,値の減少傾向は、純 Mg のものとよく一致する。特に、 423K 以上での k,値の顕著な低下は、室温の変形で支配的な底 面すべりに加えて非底面すべりが活動することによるものと 考えられる。このため、活動すべり系の数に関係した方位因 子 m 値が小さくなり⁴、 k,値が低下するといえる。

3.2 熱活性化変形機構の検討 応力緩和試験における応力 低下率は次の式⁵⁾で表される。

$$\ln(-\dot{\sigma}) = C + n \ln \sigma \tag{1}$$

ここで、 σ は応力低下率、Cは定数、nは応力感受性指数である。また、活性化体積v*は次の式 0 で表される。

$$nkT = ov^*$$
(2)

ここで、kはボルツマン定数、Tは変形温度、 σ は変形応力で ある。(2)式で求めた v*の値から、次の(3)式を用いて Hall-Petch 関係での k,値を求めることができる。

$$\frac{d\ln(-\sigma)}{dVa} = \frac{k_{y}d^{-1/2}}{2\Psi\Psi^{*}kT}$$
(3)

この式の Ψ は Taylor 因子、 Ψ^* は Sachs 因子である。

応力緩和試験で求めた純 Mg の 453K での k, 値を 10 µm 以下 の 微細粒径試料を用いて行った Trojanová et al.⁵⁾の結果と比 較したものを Table 1 に示す。本実験値 1.2 は Trojanová et al.の 値のおよそ 1/3 となるが、この k, 値は 43~172 µm の粒径範囲 の試料による Ono et al.の結果とよく一致する。上述した AZ31 合金の 473K での k, 値は、純 Mg のおよそ 1.5 倍大きく なる。

Table 1 The k_v values derived from various method.

Specimen	Temperature	k_{y} (MPa · mm ^{1/2})	Method
453K Mg	450V	1.2	Stress-relaxation
			(This study)
	2.0	Stress-relaxation	
		5.0	(Trojanová et al.)
		.12	Conventional
	1.5	manner (Ono et al.)	
AZ31	473K	1.9	Conventional manner (This study)

Fig.4 は、歪速度急変試験で求めた純 Mg の 188~573K での 活性化体積 v*の温度依存性を示したものである。本実験の v* 値を Table 2 に示す変形の律速機構に対する活性化体積の大 きさ、並びに Conrad⁷⁰がまとめたその判定基準と比較した。 この結果、188~453K では転位の交差機構、473K 以上ではジ ョグの非保存運動が純 Mg の変形を律速していると考えられ る。Fig.4 の 188~453K で温度増加に伴って v*の値が次第に 低下するのは、底面すべりに加えて非底面すべりが活動する ことで転位間の交差距離が小さくなるためと考えられる。し かし、473K 以上では変形を支配する律速機構が変化すること

から、v*の値が増加すると考えられる。



Fig.4 Temperature dependence of activation volume in Pure Mg.

Table 2 Activation volume for the dislocation mechanisms⁷.

Mechanism	Activation volume
Overcoming of the Perierls-Nabarro stress	10^{1} ~ 10^{2} b ³
Intersection of dislocations	10^{2} ~ 10^{4} b ³
Nonconservative motion of jogs	10^{2} ~ $10^{4} b^{3}$
Cross-slip	10^{1} ~ 10^{2} b ³
Climb	1 b ³
Overcoming of impurity atoms	10 ¹ ~10 ⁴ b ³

4 結 言

(1) AZ31 合金の 77~523K での変形応力と粒径の間にはすべて Hall-Petch 関係が成立する。この直線の傾き $k_{,}$ 値には歪量 依存性が認められないが、切片応力 σ_0 値は歪増加で加工硬化 により大きくなる。

(2) AZ31 合金の温度増加に伴うよ値の減少傾向は、純 Mgの 結果とよく一致する。特に、423K 以上でのよ。値の顕著な低下 は、室温の変形で支配的な底面すべりに加えて非底面すべり が活動することによるものと考えられる。

(3) 純 Mg の変形は 188~453K では転位の交差機構、473K 以上ではその律速機構が変化すると考えられる。

参考文献

- 1) E.O.Hall, Proc. Phys. Soc. London, 64B, 747(1951).
- 2) N.J.Petch, J.Iron Steel Inst, 174, 25(1953).
- N.Ono, K.Nakamura, and S.Miura, Materials Science Forum, 419-422, 195(2003).
- R.Armstrong, I.Codd, R.M.Douthwaite and N.J.Petch, Philos Mag, 7,45(1962).
- Z.Trojanová, P.Lukac, H.Ferkel, B.L.Mordike and .Riehemann, Mater. Sci. Eng, A243, 798(1997).
- 6) V. I. Dotsentko, Phys. Stat. Sol. (b), 93, 11(1979).
- 7) H. Conrad, Journal of Metals, 582(1964).