# Mg-Nb 合金の創製

日大生産工(院) 〇志村 偉織 日大生産工 久保田 正広

1. 緒 言

化石燃料の枯渇リスクや地球温暖化を解決 するには、省エネルギー社会や低炭素社会の実 現が不可欠である.特に輸送機器の軽量化が必 須であり、構造材料を Al 合金よりもさらに軽 量な Mg 合金への置換が検討されている.一般 的に Mg 合金は耐熱性が低い<sup>1)</sup>とされているが、 もし仮に、耐熱性が必要な部品にも Mg 合金が 適用できれば、さらなる軽量化に繋がると考え られる.

本研究では, Mg の耐熱性を高める目的から 高融点金属を添加した Mg 合金の創製を試み た.一般的に知られている高融点金属(融点,比 重)として,W(3673 K, 19.25), Re(3453 K, 18.9), Nb(2473 K, 8.57), Mo(2893 K, 10.22)および Ta(3253 K, 16.65)が挙げられるが, Mg の軽量 な特性を損なわないようにするために,比重が 比較的小さな Nb を選択し添加元素とした<sup>2)</sup>.

既存の Mg 合金を作製する方法には溶解鋳 造法が知られているが, Mg の融点 933 K に対 し Nb は 2743 K と融点差が大きく, 溶解鋳造 法での作製は困難である.一方で, 粉末冶金法 によれば融点差に依存せず, かつ平衡状態図に 左右されない添加量を選択できるため, 幅広い 組成での Mg-Nb 合金の作製が可能である.本 研究では, 2 種類以上の金属粉末を複合化する ことが可能なメカニカルアロイング (Mechanical Alloying : MA)と, 複合化された粉 末(MA 粉末)を固化成形し, 形状付与が可能な 放電プラズマ焼結(Spark Plasma Sintering : SPS) を組み合わせた MA-SPS プロセスを Mg-Nb 合 金に適用し, 得られた材料(バルク材)の諸特性 を調べることを目的とした.

MAとは、固相状態の金属粉末同士を容器内 で機械的に撹拌・変形・接合・粉砕の過程を繰 り返し与え、複合化するプロセスである.容器 に装入する撹拌ボールの投入量を変化させる ことによって各粉末に導入されるひずみエネ ルギーを制御し、粉末の微細化および組織の均 一化を図る.容器内には、撹拌ボールを金属粉 末とともに装入し, 振動型ボールミル装置を用いて撹拌・混合が行われる. MA 処理によって得られた粉末は Fig. 1<sup>3)</sup>に示す金属の強化機構である結晶粒微細強化,加工硬化,分散強化, 固溶強化が同時に働く. そのため,機械的性質が向上する<sup>4)</sup>.

SPS とは、MA 処理によって作製した粉末を 固化成形し形状付与するプロセスである. Fig. 2 に SPS 装置内部の粉末および黒鉛ダイの配 置図を示す.黒鉛ダイに MA 処理によって作 製した粉末を充填し、上部および下部のパンチ によって加圧力を加える.この時に電流および 電圧を粉末に直接加えることによって粉末間 に放電現象を起こし、発生するジュール熱によ って加熱する.放電プラズマの高エネルギーが 熱拡散および電解拡散を起こし、粉末を低温か つ短時間で焼結することが可能となる.焼結時 の加圧力,保持時間および焼結温度を適切に設 定することで得られるバルク材の特性が変化 する<sup>5</sup>.



Fig. 1 Strengthening mechanism of mechanically alloyed powder<sup>3)</sup>.

既報<sup>3)</sup>では, MA-SPS プロセスで作製した Mg-Nb 合金の硬さを明らかにした。本研究で は, Mg-Nb 合金の構成相と硬さへの影響を調 べることを目的とした.

Fabrication of Mg-Nb materials by Powder Metallurgy

# Iori SIMURA and Masahihiro KUBOTA



Fig. 2 Layout of carbon die and punch in SPS machine.

## 2. 実験方法

純 Mg(純度 99.9%, 平均粒子径 169 µm)粉末 および純 Nb(純度 99.9%, 平均粒子径 74 µm) 粉末を出発原料に用いた.組成を Mg-10Nb, 20Nb, 30Nb (mass%)として,合計 10 g になる ように精密天秤を用いてそれぞれの粉末を秤 量した.工具鋼製容器内に工具鋼製ボール,潤 滑助剤としてステアリン酸および秤量した粉 末 10 g を装入した.装入の際は,グローブボ ックスを用いてアルゴンガス雰囲気内で行っ た.振動型ボールミル装置で,MA 処理を 2, 4,6h と変化させ MA 粉末を作製した.また, MM 処理 0 h の純 Mg 粉末を比較材とした.Fig. 3<sup>3</sup>)に振動型ボールミル装置の外観写真を示す.



Fig. 3 Appearance of vibratory ball mill<sup>3)</sup>.

MA 処理で得られた MA 粉末 4 g を外径 50 mm×内径 20 mm×高さ 40 mm の黒鉛ダイに充 填し, SPS 装置を用いて固化成形しバルク材を 作製した.加圧力を 49 MPa 一定とし, 673 K-5 min, 10 min および 773 K-5 min, 10 min の 4 条件で固化成形した.黒鉛ダイに MA 粉末を 充填する際は,離型材としてカーボンペーパー を使用した. 作製した各バルク材の硬さをビッカース硬 さ試験で評価した.測定は10点とし,最大値 と最小値を除いた8点の測定結果から平均値 を算出し硬さとした.試験条件は,荷重1kg, 荷重保持時間20sとした.

作製した MA 粉末およびバルク材に対して 構成相を同定するために X 線回折を実施した. 回折は管球 CuKα 線,管電圧 40 kV,管電流 40 mA,回折速度 1.66×10<sup>-2</sup> °/s,回折角度 2θ が 20°~80°で行った.

固相反応によって生成した NbO<sub>2</sub>の生成量を 間接的に見積もり,硬さと生成量の関係を調べ た. NbO<sub>2</sub>の生成量は,NbO<sub>2</sub>の X線回折強度 [2θ=37.136°(440)]をα-Mgの X線回折強度 [2θ=36.620°(10Ī1)]で除した値を強度比として 算出した.

### 3. 実験結果および考察

Fig.4に各 MA 処理時間から作製した MA 粉 末を SPS 装置で焼結条件 673 K×5 min で 固化 成形して得られた SPS 材のビッカース硬さを 示す. Mg-10Nb の硬さは MA 処理 2 h から 4 h の時は 10 HV の増加を示した. 4 h から 6 h の 時は 6 HV の増加を示した. Mg-20Nb の硬さは MA 処理 2 h から 4 h の時は 5 HV の増加を示 したが, MA 処理 4 h から 6 h の時は変化を示 さなかった. Mg-30Nb の硬さは MA 処理 2 h か ら 4 h の時は 6 HV の増加を示したが, MA 処 理 4 h から 6 h の時は変化を示さなかった. 添 加した Nb の分散強化の観点から Mg-10Nb よ り Mg-20Nb および Mg-30Nb の方が高い硬さを 示すと考えられるが, そのような傾向は認めら れなかった.



Fig. 4 Vickers hardness of SPS materials fabricated from MAed 2, 4, 6 h, Mg - x Nb (x=10, 20, 30) powder (673 K×5 min).

Fig. 5 に各 MA 処理時間から作製した MA 粉末を焼結条件 773 K×5 min で作製した SPS 材 の硬さを示す. 全てのバルク材の硬さは, MM 0 h より高い値を示した. Mg-10Nb の硬さは MA 処理 2 h で 74 HV を示した. 一方で, MA 処理を 2 h から 4 h にすると 30 HV の減少を示 した. さらに 4 h から 6 h の時は 7 HV の減少 を示した. Mg-20Nb および Mg-30Nb の硬さも, MA 処理時間を長くすると減少する傾向が認 められた. 各 Nb 添加量において, MA 処理時 間を長くすると結晶粒微細化が進行し, 高い硬 さを示すと考えられたが, そのような傾向は認 められなかった.



Fig. 5 Vickers hardness of SPS materials fabricated from MAed 2, 4, 6 h, Mg - x Nb (x=10, 20, 30) powder (773 K×5 min).

Fig.6に焼結温度が100K上昇した際,硬さ がどのように変化するかを調べるために Fig.5 の硬さから Fig. 4 の硬さを引いた差を示す. Mg-10Nbの硬さは MA 処理 2 h では 34 HVの 増加を示した. MA 処理 4 h では 6 HV の減少 を示した. MA 処理 6h では 19 HV の減少を 示した. Mg-20Nb の硬さは MA 処理 2 h では 31 HV の増加を示した. MA 処理 4h では 6 HV の<br />
増加を示した. MA 処理 6h では 8 HV の<br />
増 加を示した. Mg-30Nb の硬さは MA 処理 2h で は 51 HV の増加を示した. MA 処理 4h では 1 HV の減少を示した. MA 処理 6h では 5 HV の 増加を示した. Mg-10Nb および Mg-30Nb では MA 処理時間によって最適な焼結温度が変化 した. Mg-20Nb では、 すべての MA 処理時間 で 773 K の方が高い硬さを示した.



Fig. 6 Comparison of vickers hardness of SPS materials sintered 5 min at between 773 K and 673 K (773 K  $\times$  5 min – 673 K  $\times$  5 min).

Fig. 7 に Mg-10Nb をそれぞれ MA 処理 2, 4, 6 h から得られた MA 粉末を焼結温度 673 K×5 min の条件で作製したバルク材の X 線回折結 果を示す. Mg, Nb, NbH, NbO<sub>2</sub>および NbH<sub>2</sub> は各 MA 処理時間で同定された. MA 処理 2 h で同定された Nb は, MA 処理 4h および 6h で は同定されなかった.



Fig. 7 X - ray diffraction patterns of SPS materials fabricated from MAed Mg - 10 Nb powder (673 K× 5 min).

Fig. 8 に MA 処理 2, 4, 6 h から得られた Mg-10Nb の MA 粉末を焼結条件 773 K×5 min で作製したバルク材の X 線回折結果を示す. 各 MA 処理時間で Mg, NbH および NbO<sub>2</sub>が同 定された. MA 処理 2 h で同定された Nb は, MA 処理 4 h および 6 h では同定されなかった. また, MA 処理 2 h では MgO が同定され, MA 処理 4 h では C が同定された. MgO は強化相 であるため, 硬さに影響を及ぼすことが考えら れる.

焼結温度を高くした時, Mg-10Nb は, 全ての MA 処理時間で NbH<sub>2</sub> が消失し, NbO<sub>2</sub> が同定さ れた. MgO は MA 処理 2h で, C は MA 処理 4 h で同定された. 焼結温度は, 分散強化の観

点から MgO が同定される 773 K 以上が効果的 であると考えられる.また, NbH<sub>2</sub> は消失し NbO<sub>2</sub> が同定されたことから, NbH<sub>2</sub>より NbO<sub>2</sub> の方が安定相であることが示された.



Fig. 8 X - ray diffraction patterns of SPS materials fabricated from MAed Mg - 10 Nb powder (773 K× 5 min).

Fig. 9にバルク材中のNbO2の生成量とバル ク材の硬さとの関係を示す. Mg-10Nb は, 焼 結温度 673 K の全ての MA 処理時間で NbO2 が 生成されず, 硬さは各 MA 処理時間でそれぞ れ 40, 50, 56 HV を示した. 一方で 773 K で は, MA 処理 2, 4, 6h でそれぞれ 14, 27, 30% の生成量を示し,硬さは74,44,37 HV を示し た.以上の結果から、NbO2の生成量に対して バルク材の硬さに顕著な変化が無く,明瞭な相 関関係は認められなかった. Mg-20Nb および Mg-30Nb のバルク材は、焼結温度 673 K でも NbO2が生成されたが、NbO2の生成量と硬さと の間に明瞭な相関関係は認められなかった.こ れらの結果から、特定の条件を除き NbO2 はバ ルク材の硬さにプラスの効果を及ぼさないこ とが明らかとなった.

ー方で,各 Nb 添加量,MA 処理 2h,焼結温 度 773 K のバルク材は,NbO2の生成量が増加 すると硬さが高くなる傾向を示した.これは, Nb および MgO の影響であると考えられる. しかし,MgO は焼結温度が 773 K であれば MA 処理 4h および 6h でも同定されているため, 硬さへ及ぼす MgO の影響は Nb の影響と比較 して小さいと考えられる.したがって,Mg-Nb の硬さをさらに向上させるには,Nb をより多 く分散させる必要があると考えられる.

Nb と O が反応する時,生成する安定相は Nb<sub>2</sub>O<sub>5</sub>である<sup>6</sup>. しかし,X線回折で示したよ うに Nb<sub>2</sub>O<sub>5</sub>は同定されなかった. これは焼結中 に生成した Nb<sub>2</sub>O<sub>5</sub>が Mg の存在によって還元 され,NbO<sub>2</sub>が生成されたことが考えられる. また,プロセス条件によっては生成した NbO<sub>2</sub> がさらに還元され, Nb が生成されたことが考 えられる.



Fig. 9 Relationship between ratio of intensity NbO<sub>2</sub> and Vickers hardness of SPS materials fabricated from MAed 2, 4, 6 h, Mg – x Nb (x=10, 20, 30) powders (673 K, 773 K× 5 min).

### 4. 結 言

MA-SPS プロセスで Mg に高融点金属 Nb を 添加したバルク材を作製し, 硬さと構成相を調 べた.

最も高い硬さは Mg-30Nb, MA 処理 2 h, 焼 結条件 773 K×5 min のプロセス条件で得られ, 89 HV を示した. Nb の分散および MgO の生成 が硬さに影響を及ぼすことが明らかとなった. 添加した Nb は, MA-SPS プロセス中に Nb<sub>2</sub>O<sub>5</sub> が生成し, その後, 還元反応によって NbO<sub>2</sub>が 生成し, さらに還元反応によって Nb が生成さ れた可能性がある.

参考文献

-10-

- 日本マグネシウム協会:マグネシウム技術 便覧,カロス出版,(2000),73-76.
- 2) 日本機械学会:JSME テキストシリーズ, 機械材料学,184-185
- 志村偉織,久保田正広:日本大学第55回 学術講演会公演概要,(2022),21-24
- 4) 久保田正広, 軽金属, 67 巻第6号 (2017), 243-250
- 5) 久保田正広, 荻野敏基, 軽金属 69 巻第 4 号, (2019), 242-248.
- 6) 馬場利一, 今川耕治, 木内俊二: 日本鉱業 会誌, 81 巻 920 号, (1965), 30-34