研究成果報告書 科学研究費助成事業



今和 3 年 4 月 2 3 日現在 機関番号: 11401 研究種目: 若手研究 研究期間: 2019~2020 課題番号: 19K15332 研究課題名(和文)セラミックスの焼結及び金属とセラミックスの接合を一挙に達成する革新的鋳造プロセス 研究課題名(英文)Innovative Casting Process Simultaneously to Achieve Sintering of Ceramics and Joining of Metals and Ceramics 研究代表者 後藤 育壮(Goto, Ikuzo) 秋田大学・理工学研究科・講師

研究者番号:10632812

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 3,300,000円

研究成果の概要(和文):チタン酸バリウム粉末の加圧成形挙動,及び圧粉体の常圧焼結挙動を調査し,圧粉体の焼結と純アルミニウムとの酸化接合を同時に短時間で行うことが可能なプロセスの実現性について検討した.加圧成形挙動に関しては,成形圧力が大き過ぎる場合には圧粉体は低密度となった.また,粒径1μm及び25nmの粉末の混合使用時の常圧焼結挙動に関しては,粒径25nm粉末の混合割合が多い場合に焼結体は高密度となった. さらに,焼結条件下で圧粉体と溶融純アルミニウムの接触保持を行ったところ,アルミナと考えられる層の接触界面へのまた。 ことができた.

研究成果の学術的意義や社会的意義 本研究の目的は,金属の鋳造による成形と同時にセラミックスの焼結・金属とセラミックスの接合を行う革新的 プロセスを実現することである.これまでの研究を通じて,高温保持により純アルミニウム溶湯とチタン酸バリ ウムの界面にアルミナ層を形成させることで,冷却・凝固後に接合が得られることを明らかにした(酸化接 合).これには,少なくとも780 では24時間以上の接触保持が必要であったが,1000 以上の高温下で酸化を 促進することにより短時間で接合が得られることを示すことができた.さらに,この過程でチタン酸バリウムの 焼結も同時に行うことによる高効率な鋳造接合プロセスの実現性を示すことができた.

研究成果の概要(英文): The pressing behavior of barium titanate powder and the sintering behavior of the green pellets were examined. The possibility of the process conditions simultaneously to achieve both the sintering and the joining of pure aluminum and the sintered barium titanate. For the uniaxial pressing behavior, excessive pressing pressure leads to decrease in density of the green pellets. For the pressureless sintering behavior of the green pellets produced by mixing different powder with particle sizes of $1 \mu m$ and 25 nm, high content of the powder with particle size of 25 nm also leads to the increase in density of the sintered compacts. In addition, the holding of the contact between the green pellets and pure molten aluminum under the sintering condition caused the interfacial joint due to the generation of intermediate alumina layer. These results suggest that the sintering and the oxidation joining can be simultaneously achieved within a short time.

研究分野: 鋳造工学

キーワード: 焼結 酸化接合 チタン酸バリウム 純アルミニウム 接合界面 アルミナ 鋳造

科研費による研究は、研究者の自覚と責任において実施するものです。そのため、研究の実施や研究成果の公表等に ついては、国の要請等に基づくものではなく、その研究成果に関する見解や責任は、研究者個人に帰属します。

1. 研究開始当初の背景

電気自動車は、エンジンの廃熱を利用できないため、暖房の搭載が必要となる、暖房用の電気 ヒーターには、省エネルギー性や安全性に優れることから、チタン酸バリウム(BaTiO₃)など の PTC (Positive Temperature Coefficient) セラミックが用いられる¹⁾. 一方、暖房使用時に は動力源である電力が常に消費され、走行距離が短縮されるため、暖房効率の向上が求められて いる.現状の PTC ヒーターは、PTC セラミックが絶縁被膜やサーマルグリスなどの熱伝導率が 低い物質を介して熱拡散部と接触する構造となっており、熱伝達の際の温度降下に伴うエネル ギーロスが生じていると考えられる. このため、それらを介さない構造の採用により、熱抵抗低 減による伝熱効率の向上及びそれに伴う走行距離の延長が期待できる. また、熱拡散部の材料と して純アルミニウムを用いることで、優れた熱伝導性や熱応力緩和特性が見込まれる²⁾. さらに、 純アルミニウムの鋳造による熱拡散部の成形とともに、鋳型内に設置した PTC セラミックとの 接合(鋳造接合)を行うことができれば、高い形状自由度に加え、製造コストの大幅な低減も期 待できる²⁻⁴⁾.

2. 研究の目的

本研究の目的は、金属の鋳造による成形と同時にセラミックスの焼結・金属とセラミックスの 接合を行う革新的プロセスを実現することである. 我々の研究グループでは、溶融純アルミニウ ムと BaTiO₃を接触させ種々の条件下での保持後に凝固させることで接合体を作製し、その接合 強度の評価に取組んできた. その結果、780℃で16~32hの保持を行った場合には、せん断試験 時に BaTiO₃の母材破壊が生じることを明らかにした⁵⁾. これらの接合界面にはアルミナ(Al₂O₃) 層が観察されたことから、溶融純アルミニウムの長時間保持に伴う α-Al₂O₃の生成及び成長によ り、BaTiO₃ との接合(酸化接合)が得られたと考えられる⁵⁻⁷⁾. 一方、780℃よりも高い温度下 で酸化を促進することで、短時間で接合が得られることが期待できる. さらに、BaTiO₃の圧粉 体を設置した鋳型への純アルミニウムの鋳込み後に、高温保持により酸化促進と同時に圧粉体 の焼結を行うことができれば、高効率な鋳造接合プロセスを確立できる可能性もある. そこで本 研究では、BaTiO₃粉末の加圧成形挙動、及び作製した圧粉体の常圧焼結挙動を調査し、BaTiO₃ 圧粉体の焼結と純アルミニウムとの酸化接合を同時に短時間で行うことが可能なプロセス条件 の実現性について検討した.

3. 研究の方法

原料には、粒径 1µm(高純度化学研究所製)及び 25nm(関東電化工業製)の BaTiO₃粉末を 用い、混合には乳鉢を用いた.粉末成形用のプレス機とダイス(φ10mm)を用いた上下一軸加 圧により、円柱形の圧粉体を作製した.この際、ダイスには市販の潤滑剤(呉工業 5-56)を塗布 した. 圧粉体の焼結には空気雰囲気のマッフル炉を用い、昇温速度は 5℃/min,保持温度は 1150℃,保持時間は 2h,保持後の冷却は炉冷とした ^{5,8-12)}.嵩密度は寸法及び重量に基づき算出 し,相対密度算出の際の基準となる理論密度は 6.0g/cm³ とした ^{13,14)}.また,φ10mm,厚さ 0.5mm の純アルミニウム板(A1050)を圧粉体 2 個で挟み、錘(加圧力 2.5kPa 相当)を載せた状態で、 焼結及び溶融純アルミニウムとの接触保持を行い ⁵⁾、その断面の研磨面のマイクロスコープ観 察,エネルギー分散型 X 線分析(EDS)及び電子線マイクロアナライザー(EPMA)による分 析を行った.さらに、溶融純アルミニウムの高温保持過程における α-Al₂O₃の生成に伴う酸化挙 動を、示差熱・熱重量分析(TG-DTA)装置を用いて調査した.試料には純アルミニウム粒 1 個 (純度 99.9%、約 65mg)を用い、高温保持前後の加熱・冷却速度は 5K/min とした.また、装 置内は、試料設置部までは置換されない程度の流量(100ml/min)の窒素ガスフロー雰囲気とし た.

4. 研究成果

ホットプレス成形や加圧焼結を行わない場合には、成形圧力 50~300MPa、焼結温度 1000~1400℃、焼結時間 1~2h の条件が用いられる場合が多い $^{8+12,15+20)}$.また、相対密度は、圧粉体は 52~55 $^{(10,16,17,21)}$,焼結体は種々の要因の影響により 58~95%となることが報告されている $^{8,10-12,15+19,21)}$.これらを参考に、予備実験として、粒径 1µm の粉末 1.5~4gを用い、成形圧力 250MPa、焼結温度 1000~1150℃、焼結時間 1~3h の条件下で、焼結体の作製を試みた.しかし、相対密度は 56~64%となり、緻密な焼結体を得ることはできなかった.一方、圧粉体の段階での相対 密度は 52~57%であり、焼結性が悪く、焼結時の緻密化が進行していなかったことが示唆された.また、圧粉体の外面にはクラックや割れが見られる場合も多く、それらの発生割合(不良率) は約 76%であった.割れが発生した圧粉体の外観の例を図 1 に示す.作製した圧粉体には、図 1 に示すように、圧縮に伴うせん断破壊に類似した斜め方向の割れが見られる場合もあり、成形 圧力が過剰であることが推測された.

作製した圧粉体の密度と成形圧力の関係を図2に示す.圧粉体は、図2に示すように、成形



図1 割れが発生した圧粉体の外観 (粒径1µm粉末1.5g,成形圧力250MPa)



(粒径1µm粉末)

圧力が大きいほど高密度となる傾向が見られたが、成形圧力 250MPa では低密度となった.また、成形圧力が 150MPa 以下の場合はクラックや割れは観察されなかったが、成形圧力が 175MPa 以上の場合は、成形圧力が大きいほど、クラックや割れの発生に伴い不良率が高くなる 傾向が見られた.成形圧力の増加に伴う高密度化は一般的な傾向と同様であるが 22.23,本実験 では成形圧力が大きいほど微細なクラックなどが生じやすく、これが焼結時の緻密化にも悪影 響を及ぼしていたことが推察される.一方、成形圧力が 150MPa の場合は、原料粉末量が多い ほど低密度となる傾向が見られたが、成形圧力 250MPa に関しては、原料粉末が 1.5g の場合に 比べ、原料粉末が 3g の場合に高密度となった.これは、原料粉末量が多いことに起因する加圧 時の圧力伝達能の低下によるものであり 22,成形圧力が 250MPa の場合はそれが良い方向に作 用していたと考えると矛盾はない.

次に、粒径 1µm 及び 25nm の粉末の混合使用 ^{22,24,25)}の効果について調査した.成形圧力 150MPa の下で作製した圧粉体及び焼結体の密度と混合割合の関係を図 3 に示す. 粒径 25nm 粉末の混合割合が多いほど、図 3 に示すように、圧粉体は低密度となる傾向が見られた.この原 因としては、粒径 25nm 粉末の凝集に伴う加圧成形性の悪化が考えられる.一方、粒径 25nm 粉末の混合割合が 40mass%以上の場合は、粒径 25nm 粉末の混合割合が多いほど焼結体の密度が 増加し、粒径 25nm 粉末 1.5g の使用時には約 90%の相対密度が得られた.以上のことから、粒



径 25nm 粉末の使用が焼結性の向上及び焼結体の緻密化に有効であると判断できる 25.

ここで,前報では,溶融純アルミニウムと焼結体の接触保持を砂型内で行っており⁵, 珪砂の 主成分である SiO₂の共存に伴う酸化・還元反応が生じていた可能性も推測されたが,砂型を使 用しない場合も同様に Al₂O₃層が形成することを別途確認している.また,溶融純アルミニウム の高温保持後の重量増加率及び想定される酸化膜厚さを表 1 に示す.溶融純アルミニウムを 1150℃下で 2h 保持した場合の重量増加率は,表 1 に示すように,少なくとも 720℃下で 16h 保 持した場合を大幅に上回ること⁶⁰を実際に確認することができた.なお,これらの重量増加及び 試料が球体であるという仮定に基づき,高温保持後に試料表面に形成された Al₂O₃ 厚さを見積 もったところ,いずれも数 µm のオーダーとなり,酸化挙動は焼結体との接触保持時 ⁵⁰と概ね同 様であると考えられる.

これらの点を踏まえた上で、焼結条件下で圧粉体と溶融純アルミニウムの接触保持を行い、得られた接合体の断面を図4に示す.接触界面には、図4(a)に示すように、Al₂O₃と考えられる層が観察された.一方、焼結部の側面には、図4に示すように、複数のクラックが見られた.これは、焼結とAl₂O₃層形成の同時進行に伴う不均一な収縮挙動によるものであると考えられ、現状以上に緻密な圧粉体を作製することができれば、焼結中の収縮量の低減により、クラックの発生を抑制できることが推測される.また、接合体の断面の EPMA による元素分布を図5に示す.Al₂O₃層内では、図5に示すように、チタンやバリウムがわずかに検出された.これらの元素は、粒径 1µm 粉末の圧粉体より作製した接合体に比べ、粒径 25nm 粉末の圧粉体より作製した場合の方が多く含有されている様子を別途確認している.このことから、圧粉体より作製した場合の場合によりAl₂O₃がらの酸素供給によりAl₂O₃が生成していることも推測される.以上を通じて、改善の余地はあるが、焼結と酸化接合の短時間での同時実施の実現性を示すことができた.

表1 溶融純アルミニウムの高温保持後の重量増加率及び想定される Al2O3 層厚さ

保持温度 (℃)	保持時間(h)	重量増加率(%)	想定される Al ₂ O ₃ 層厚さ(µm)
720	16	0.48	4.1
1150	2	1.1	9.2



図 4 焼結及び溶融純アルミニウムとの接触保持後の(a)接合界面, (b)焼結部側面 (粒径 25nm 粉末 1.5g,成形圧力 150MPa)

<引用文献>

1) 三菱重工業冷熱事業本部カーエアコン部営業課: <u>三菱重工技報 47 (2010) 4, 29</u>

- 2) 高橋貴幸,中村潤二,沢辺明朗,小山内英世,菅原章: Journal of MMIJ, 124 (2008) 333
- 3) 後藤育壮, 安斎浩一, 井手口悟: 溶接学会論文集 **30** (2012) 345
- 4) 後藤育壮: アルミニウム 20 (2013) 88, 37
- 5) I. Goto, S. Aso and K. Ohguchi: Mater. Trans., 58 (2017) 1175
- 6) 萩野谷生郎,福迫達一:<u>鋳物 54 (1982) 664</u>
- 7) S. Rattanachan, Y. Miyashita and Y. Mutoh: J. Eur. Ceram. Soc., 23 (2003) 1269
- 8) 久高克也,飯泉清賢,丸山哲司,高橋明:<u>東京工芸大学工学部紀要6(1983)35</u>
- 9) 沖中秀行,上野玲子,熊崎寛子,満田宏通:粉体および粉末冶金36(1989)727
- 10) J.M. Blamey and T.V. Parry: J. Mater. Sci., 28 (1993) 4311
- 11) 鎌田公一,小林勲:岩手県工業技術センター研究報告3(1996)57
- 12) 竹内信行,山崎裕司,石田信伍: <u>材料 51 (2002) 1267</u>
- 13) 岡崎清,吉岡恒彦: <u>窯業協會誌 70 (1962) 245</u>
- 14) 福島英沖, 渡辺吾朗, 松居正夫: <u>精密工学会誌 58(1992) 75</u>
- 15) 杉原淳,寺島良充,木佐森克彦,岡崎清:<u>粉体および粉末冶金 **38**(1991)749</u>
- 16) J.M. Blamey and T.V. Parry: <u>J. Mater. Sci., 28 (1993) 4988</u>
- 17) I. C. Ho: J. Am. Ceram. Soc., 77 (1994) 829
- 18) 杉原淳,清塚博通,岡崎清:<u>粉体および粉末冶金 44 (1997)73</u>



図 5 焼結及び溶融純アルミニウムとの接触保持後の接合界面の EPMA による元素分布 (粒径 25nm 粉末 1.5g,成形圧力 150MPa)

- 19) 谷孝夫, 鷹取一雅, 渡辺直義: <u>J. Ceram. Soc. Jpn.</u>, **109** (2001) 981
- 20) 竹内信行,上之原勝,小林久芳: <u>材料 61 (2012) 490</u>
- 21) 金濬圭,林宏爾:<u>粉体および粉末冶金 46 (1999) 348</u>
- 22) R.M. German:粉末冶金の科学(内田老鶴圃)(1996) 184-250
- 23) 五味健二郎, 田中謙次, 神谷秀博: <u>J. Ceram. Soc. Jpn., 111 (2003) 271</u>
- 24) 樽田誠一, 岡田清, 大津賀望: <u>J. Ceram. Soc. Jpn., 98 (1990) 29</u>
- 25) 樽田誠一,北島圀夫,田草川信雄,岡田清,大津賀望:<u>J. Ceram. Soc. Jpn.</u>, 101 (1993) <u>583</u>

5.主な発表論文等

〔雑誌論文〕 計0件

[学会発表] 計1件(うち招待講演 0件/うち国際学会 0件) 1.発表者名

後藤 育壮, 佐藤 龍士, 仁野 章弘, 柳沢 柊希, 土田 菜摘, 後藤 勇貴, 田中 聖也, 小熊 幸成, 深江 功也

2 . 発表標題

チタン酸バリウムの焼結と純アルミニウムとの鋳造接合の同時プロセス条件

3 . 学会等名

日本鋳造工学会第176回全国講演大会講演概要集

4.発表年 2020年

〔図書〕 計0件

〔産業財産権〕

〔その他〕

6.研究組織

_					
	氏名 (ローマ字氏名) (研究者番号)	所属研究機関・部局・職 (機関番号)	備考		

7.科研費を使用して開催した国際研究集会

〔国際研究集会〕 計0件

8.本研究に関連して実施した国際共同研究の実施状況

共同研究相手国	相手方研究機関
---------	---------