アンモニウムアルミニウム炭酸塩(AACH)の熱分解法 における α-アルミナの粒径に及ぼす焼成雰囲気の 影響

鳥飼, 哲哉

九州大学大学院総合理工学研究科量子プロセス理工学専攻部攻

中川,健太 九州大学大学院総合理工学研究科量子プロセス理工学専攻部攻

森永, 健次 九州大学大学院総合理工学研究科量子プロセス理工学専攻部攻

https://doi.org/10.15017/16580

出版情報:九州大学大学院総合理工学報告.22(1), pp.1-6, 2000-06.九州大学大学院総合理工学府 バージョン: 権利関係:

アンモニウムアルミニウム炭酸塩(AACH)の 熱分解法における α-アルミナの粒径に及ぼす 雰 用 煻 成 気 影 墾 \mathcal{O} 鳥 飼 哲 哉*・中 川 健 太**・森 永 健 次*** (平成12年2月29日 受理)

Effects of Firing Ammonium Aluminum Carbonate Hydroxide (AACH) under Various Atmosphere Conditions on Particle Size of α-Alumina

Tetsuya TORIKAI, Kenta NAKAGAWA and Kenji MORINAGA

The thermal decomposition and phase transformations of ammonium alumium carbonate hydroxide (AACH) to α -alumina have been studied. Amorphous-, γ -, and θ -alumina were identified as intermediate products. A time-temperature-transformation (TTT) diagram for the processes of thermal decomposition and phase transformations in air conditions was determined. The thermal decomposition or transformation of AACH to α -alumina invariably passes through θ -alumina under any heating conditions. The critical particle size θ -alumina in phase transformation from θ - to α -alumina was determined by transmission electron microscopy (TEM). Results indicate that the critical particle size of θ -alumina in phase transformation from θ - to α -alumina in phase transfor

To obtain fine α -alumina powder with particle size of several tens of nanometers, we investigated the effect of AACH powder under various atmosphere conditions (e.g., vacuum, hydrogen, sulfurous acid and ammonia gas) on the critical particle size of θ -alumina, in phase transformation from θ - to α -alumina. The critical size, 30nm, was independent of the thermal decomposition atmosphere. However, the particle size of α -alumina was dependent on the thermal decomposition atmosphere (60nm in vacuum and hydrogen atmosphere).

1. 緒 言

アルミナセラミックスは, 耐熱性, 化学的安定性, 電気絶縁性、耐食性および機械的特性が優れているた め、IC 基板をはじめ各種構造材料に賞用されている. さらに透光性アルミナ焼結体は高圧ナトリウムランプ 管として利用されている". 多結晶アルミナセラミッ クスの透光性を向上させるためには、光学異方性²の 他に結晶粒界や気孔での光の散乱や、不純物による光 の吸収、表面状態に依存する光の反射を極力少なくす る必要がある. 1950年代, Coble³ によっで開発され た透光性アルミナセラミックス (ルカロックス) は光 の散乱の主要因である結晶粒界を低減させるために焼 結助剤として MgO を添加し, 2173K の高温にて焼結 を行い,結晶粒径を数十µm 以上に粒成長させる手法 が用いられている". この手法では焼結温度の上昇や 焼結時間の長時間化とともに結晶粒径が粗大化し,透 光性は向上するものの、機械強度は低下するという問

題が挙げられる.したがって,高強度透光性アルミナ セラミックスを開発するためには焼結体の結晶粒径を 数 µm と極力小さくし,焼結体が粒界で均一になるす なわち "ガラス状態" に近づける手法が望まれる.

これまでの研究で、我々は出発原料としてアンモニ ウムアルミニウム炭酸塩(AACH)を大気中で熱分解 することによって得られた平均粒径が 0.24μm の α-アルミナ微粉末を出発原料として作製した. この α-アルミナ微粉末を出発原料として用い、平均粒径が 0.8µm の透光性 α-アルミナセラミックス焼結体が得 られることを報告した5)6).得られた焼結体はルカロッ クス"と比較すると可視域における光透過性が10倍, 機械的強度は2倍以上の特性を有している. Fig.1 に示すように、さらに 0.8µm より小さな結晶粒子の 焼結体が得られれば単結晶に近い透光性および機械的 性質を持つ多結晶アルミナ焼結体が得られると考えら れる. 更に小さな粒径のアルミナ焼結体を作製するた めには 100nm 以下の α-アルミナ微粉末を作製するこ とが重要である. そのためには, AACH から α-アル ミナに至るまでの熱分解過程を制御することが重要で ある.しかし、その相転移経路についての詳細は明ら

^{*}量子プロセス理工学専攻博士後期課程

^{**}量子プロセス理工学専攻修士課程

^{***}量子プロセス理工学専攻



Fig. 1 Relationship between in-line transmittance and mechanical strength as a function of average grain size⁵⁾.

かになっていない.

本研究のでは、AACH が α -アルミナへ熱分解する までの相転移過程を明らかにし、さらに、100nm 以 下の粒径の α -アルミナ微粉末を作製するための条件 として、AACH の焼成雰囲気 (大気、真空、水素、ア ルゴン、酸素、亜硫酸ガス、アンモニア)が α -アル ミナの粒度分布に与える影響について調べた。

2. 実 験

Fig. 2に 粉末試料作製のフローチャートを示す. 試料には pH 10,278K に調整した炭酸水素アンモニウ ム水溶液 (AHC; NH₄HCO₃) にアンモニウムミョウバ ン水溶液 (AA; NH₄Al(SO₄)₂)を滴下することにより 得られたアンモニウムアルミニウム炭酸塩 (AACH; NH₃Al(OH)HCO₃)を用いた⁸⁾.

連続して昇温したときの AACH から α-アルミナに 至るまでの熱分解および相転移過程を調べるために高 温X線回折装置(理学電機製, RAD-RC)により生成 物を同定した.昇温速度はいずれの場合も 5 K/min とした.さらに、等温保持で生じる熱分解及び相転移 過程を調べるために、試料を所定温度まで昇温速度 5 K/min で連続的に昇温した後、0~24時間等温保持 を行い、冷却速度 5 K/min で室温まで冷却した.AACH と生成物の形態を透過型電子顕微鏡(TEM;日本電子 製,JEM-2000EX)と走査型電子顕微鏡(SEM;日本 電子製,JSM-6340F)を用いて観察した.

焼成雰囲気が θ - から α -アルミナへの相転移と α -アルミナの粒径に与える影響を調べるために, AACH を真空, 水素, 大気, アルゴン, 酸素, 亜硫酸ガス, およびアンモニアガスの各雰囲気で 1323K, 6 時間等 温保持を行い, α -アルミナを作製した. 得られた α -アルミナは透過型電子顕微鏡と走査型電子顕微鏡を用 いて観察した.



Fig. 2 Flowchart for fabrication of alumina powder.

3. 結果および考察

AACH から α-アルミナへの熱分解過程で生じる相転移

AACH 粉末を連続的に昇温したときの生成物の高 温X線回折パターンを **Fig. 3** に示す. 293K~373K で AACH, 473~1113K で無定形アルミナ, α -アルミナ と θ -アルミナが 1323K で α -アルミナと θ -アルミナ 1423K で α -アルミナがそれぞれ確認された. **Table 1** に 453K から 1323K の温度範囲で等温保持したとき に確認された生成物を示す. これより, 昇温過程では 確認されなかった無定形アルミナから γ -アルミナへ の相転移が起こっていることが分かる. この相転移は アンモニウムミョウバンと含水硝酸アルミニウムのア ルミニウム塩の熱分解中でも見られている[®]. この相 転移が昇温過程で確認されなかったのは昇温速度 5 K/min と速く現象的には無定形アルミナから直接 θ -アルミナへの相転移が起こったためであると考えられ る.

Fig. 4 に大気中での AACH から α-アルミナへの熱 分解及び相転移に関する時間・温度・変態 (TTT) 図 を示す. この TTT 図は, **Fig. 3** と **Table 1** の結果を

Heat treatment Temperature (K)	Holding time (h)	Products
453	6.0	ААСН
	12.0	AmorAl ₂ O ₃
723	6.0	AmorAl ₂ O ₃
	24.0	γ -Al ₂ O ₃
973	3.0	γ -Al ₂ O ₃
	24.0	γ -Al ₂ O ₃ > θ -Al ₂ O ₃
1073	1.0	γ -Al ₂ O ₃
	6.0	θ -Al ₂ O ₃
1223	1.0	θ -Al ₂ O ₃
	24.0	θ -Al ₂ O ₃ > α -Al ₂ O ₃
1323	3.0	θ -Al ₂ O ₃ > α -Al ₂ O ₃
	6.0	α -Al ₂ O ₃

Table 1 Products in the isothermal transformations of ammonium aluminum carbonate hydroxide (AACH) to α -alumina.



Fig. 3 High-temperature X-ray diffraction patterns. Heating rate 5 K/min.

基に作成したものである. なお, 図中の保持時間は昇 温時間を含んでいる. この TTT 図より, 昇温速度 5 K/min で連続的に昇温した過程では, AACH は 473K で熱分解して無定形アルミナとなり, その後 1133K で θ -アルミナに転移した後 1423K で α -アルミナに 相転移する. 等温保持において AACH は453から 473K で無定形アルミナへ熱分解し, 723K から 973K で無定形アルミナは γ -アルミナへ転移し, 973K から 1073K で γ -アルミナを経由して θ -アルミナになる. 1223K から 1423K の温度範囲で, θ -アルミナから α -アルミナへの相転移が生じる. これらの AACH から



Fig. 4 The TTT diagram of thermal decomposition process from AACH.

 α -アルミナへの相転移過程では熱処理条件にかかわ らず必ず θ -アルミナを経由して α -アルミナへ転移す ることが分かった.

アルミナの θ-から α-アルミナへの相転移に おける臨界粒径

Fig. 5 に 1323K の温度で1,3,6時間等温保持し たときに得られた生成物の TEM による明視野像と回 折パターンをそれぞれ示す. 1323K で1~3時間等 温保持した試料では,いずれの明視野像からも粒径 10~30nm の一次粒子からなる凝集体と 40~150nm のほぼ球形をした一次粒子が認められる. 一次粒子径 が 30nm 以下の粒子 (Fig. 5 中矢印 (A) と (C)) から の回折パターンからは θ-アルミナの面間隔に相当す るリングパターンが得られている¹⁰. また, 40nm 以 上の大きな粒子 (Fig. 5 中矢印 (B) と (D)) からの回 折パターン中にはそれぞれ α-アルミナの (243) 及び (011) 面入射を示す回折パターンが認められる. 1423K で6時間保持した試料(Fig. 5(c))は粒径が 80から 200nm でほぼ球形の一次粒子が認められる. その回折パターンからは α-アルミナの (011) 面入射 の回折パターンのみが確認され, θ-アルミナからの 回折パターンは確認されなかった. 制限視野 70nm の微小領域からの回折パターンより 30nm 以下の α-アルミナー次粒子が存在しないことが確認された. Fig. 5 (c) 中の粒子の粒径は Fig. 5 (a) 及び Fig. 5 (b) に示した試料中での α-アルミナの一次粒子に比 べて著しく大きくなっていることから, α-アルミナ



Fig. 5 TEM photographs of products after heating at 1323K: (a) θ - and α -alumina, for 1 h, (b) θ - and α -alumina for 3 h, (c) α -alumina, for 6 h.

の一次粒子は相転移後急速に粒成長したと考えられる. Wynnyckyi と Morris ら^{III}は, θ -アルミナから α -アルミナへの相転移過程について, θ-アルミナはま ず核生成-成長機構により臨界粒径まで成長した後, シンクロシアー機構により α-アルミナに転移するこ とを提案している.しかしながら、その臨界粒径の測 定はされていない. そこで, θ-アルミナから α-アル ミナへの相転移における臨界粒径を決定した. Fig. 6 は 1323K で 1,3,及び 6 時間保持した試料での θ-アルミナと α-アルミナの粒度分布を示している. こ の結果は、TEM による暗視野像から求めた約500個の 粒子についての個数分布である12). これより, θ-アル ミナ粒子について粒径が 15nm, α-アルミナについて は粒径が 60~100nm の間にピークを持つ分布曲線が 得られている. さらに, 粒径が約 30nm 以上の θ -ア ルミナ粒子及び 30nm 以下の α-アルミナ粒子は存在 しないことがわかる.これらの結果から、θ-アルミ ナから α-アルミナへの相転移における臨界粒径は約 30nm であることがわかった.

 AACH の焼成雰囲気が α-アルミナ粒子の粒 径に与える影響

 θ -アルミナと α -アルミナのケミカルポテンシャル は次式で表される¹³⁾.

$$\mu = \mu^0 + \frac{2\gamma V}{r} \tag{1}$$

ここで、 μ は半径 r のアルミナ粒子のケミカルポテン シャル、 μ^0 は標準ケミカルポテンシャル、 γ は表面 エネルギー、V はモル体積である. **Fig. 7** に、式(1)



Fig. 6 Particle size distribution of θ - and α -alumina in the θ - to α -alumina transformation. These distributions were determined from TEM photographs.



Fig. 7 Schematic drawing of the relation between chemical potential, μ and particle size, 2 r.

に基づいて作成した θ-アルミナから α-アルミナへの られる.その方 相転移における臨界粒径についてのコンセプトを示す. ルミナへの相転

相転移における臨界粒径についてのコンセプトを示す. これより,臨界粒径は,主にアルミナ粒子の粒径と表 面エネルギーに関係していることがわかる.したがっ て, *θ*-アルミナの表面エネルギーを増加させること ができれば,臨界粒径は 30nm より小さくなると考え られる. その方法の一つとして θ -アルミナから α -ア ルミナへの相転移過程における雰囲気ガスの θ -アル ミナ粒子表面への吸着あるいは脱着に注目し, 焼成雰 囲気が α -アルミナ粒子の粒径に与える影響について 検討した.

Fig. 8 に AACH を 1323K で 6 時間等温保持して得



Fig. 8 Particle size distribution of α -alumina in AACH held at 1323K for 6 h under various thermal decomposition atmosphere.

られた α-アルミナ粒子の粒度分布を示す. これより, 焼成雰囲気が α-アルミナ粒子の粒度分布に影響を与 えることがわかった.また、AACH を熱分解及び相 転移させる雰囲気は、得られた α-アルミナ粉末の粒 度分布の大きさにより、(a) 真空および水素、(b) 大 気、アルゴンおよび酸素、(c) 亜硫酸ガスおよびアン モニアガスの3つのグループに序列化でき、平均粒径 はそれぞれ (a) 60nm, (b) 114nm, (c) 170nm であっ た、また、平均粒径が大きくなるにつれて分布の幅が 広がる傾向を示した. TEM による暗視野像から θ-ア ルミナと α-アルミナの粒径を調べた結果,各雰囲気 において臨界粒径は 30nm 付近であった.よって,焼 成雰囲気は、 θ -アルミナから α -アルミナへの相転移 後の α-アルミナ粒子の粒成長に影響したものと考え られる. これは (b) 及び (c) の雰囲気では雰囲気中に 含まれる水蒸気などの吸着分子が α-アルミナ粒子表 面に吸着し, 焼成過程で局所的に化合物が生成したた め、粒子の凝集による粒成長が促進されたと考えられ る¹⁰. 一方, 真空及び水素中では吸着ガスを含んでお らず、粒子の粗大化は起こらなかったものと推測され る.

真空中または水素中で AACH を熱分解及び相転移 することで,平均粒径が約 60nm の α-アルミナ微粉 末を作製することできた.

更に,得られた α-アルミナ微粉末を使用すること により,粒径が 0.8μm 以下の高強度透光性アルミナ 焼結体の作製が期待される.

4. 結 論

100nm 以下の α-アルミナ微粉末を作製するため AACH から α-アルミナへ至るまでの熱分解及び相転 移過程,及び α-アルミナの粒径に及ぼす焼成雰囲気 の影響について調べた.

AACH を連続的に昇温した場合, AACH は無定形 アルミナに熱分解した後, θ-アルミナから α-アルミ ナに転移することがわかった. 等温保持した場合, 昇 温過程では見られなかった無定形アルミナから γ -ア ルミナへの相転移と γ -から θ -アルミナへの転移が確 認された.

AACH から α -アルミナへの相転移経路は熱処理条件にかかわらず θ -アルミナを経由することが分かった.

AACH の熱分解雰囲気は θ -から α -アルミナへの転移過程における θ -アルミナの臨界粒径に影響しない. しかしながら α -アルミナ粉末の粒度分布に強く影響する. AACH を真空中または水素中で熱分解することによって平均粒径 60nm の α -アルミナ微粉末が得られた.

参考文献

- 1) 宮内克巳, 戸田尭三, セラミックス, Vol 12, p. 13-23 (1977)
- 2) 五十嵐昇,森田敬司,セラミックス評価技術特集,エレ クトロニクセラミックス, p. 63-67 (1986)
- 3) R. LCoble, J. Appl. Phys., Vol. 32, p. 793-799 (1961)
- 4) 守吉佑介, Gypsum & Lime, Vol. 197, (1985)
- 5) 呉龍澤,藤野茂,森永健次,資源と素材, Vol. 115, No. 4, (1999).
- 6) K. Hayashi, O. Kobayashi, S. Toyoda, and K. Morinaga, Materials Transactions, JIM, Vol. 32, No. 11, 1024-29 (1991)
- 7) 一ノ瀬昇, 吉田博辛, セラミックス, Vol. 10, No. 5, p. 39-46 (1975)
- 8) 林浩一,豊田誠司,中島邦彦,森永健次,セラミックス 論文誌, Vol. 98, p. 444-449K (1990)
- 9) 舟木好右衛門, 清水義勝, 工化, Vol. 62, p. 788-793 (1959)
- 10) ASTM X-Ray Powder Data File, 11-517.
- 11) J. R. Wynnyckyj and C. G. Morris, Metall. Trans. B, 16B, 345-353 (1985)
- 12) 荒川正文, セラミックス, Vol. 12, 399-412 (1977).
- 13) A. W. Adamson, Physical Chemistry of Surfaces, Fifth Edition, John Wiley & Sons, Inc., (1990)
- 14) S.-C. Liao, Y.-J. Chen, B. H. Kear and W. E. Mayo, Nanostruct. Mater., Vol10, No. 6, p. 1063-1079 (1998)