錯体重合法によるペロブスカイト型複合酸化物の合成

(東工大工材研・神奈川大理[#])○有馬百子・垣花眞人・池田紀子[#]
・杉谷嘉則[#]・八島正知・吉村昌弘

SYNTHESIS OF PEROVSKITE-TYPE MULTICOMPONENT OXIDES BY POLYMERIZED COMPLEX METHOD

OMomoko ARIMA, Masato KAKIHANA, Noriko IKEDA[#], Yoshinori SUGITANI[#], Masatomo YASHIMA, Masahiro YOSHIMURA Research Laboratory of Engineering Materials; Tokyo Institute of Technology, Faculty of Science; Kanagawa University

Perovskite-type multicomponent oxides such as BaTiO3 and LaMnO3+ σ , have been synthesized by Polymerized Complex Method. Tetragonal BaTiO3 with a small domain size formed at about 500 °C in air or 400 °C under O2 flow. Throughout this process segregation of the individual metals was not observed. LaMnO3+ σ powder with high surface area(>20m²/g) was formed at about 500 °C in air or 350 °C under O2 flow.

1. 緒言:金属イオンを均一分散させた高分子ゲルの熱処 理を用いた錯体重合法は高純度,高均質性セラミック粉末 の合成法として有効である。我々は本法におけるBaTiO3生 成が溶液中でのBa-Ti複錯体の形成,重合過程におけるそ の基本的構造の維持及びBa-Ti複合中間生成物からの BaTiO3の直接生成というプロセスよりなることを明らかに し(Fig.1)、このように全過程において金属イオンが均一に 存在することが低温高純度化を可能にしていることを示唆 した¹¹。今回、BaTiO3とともに同じくペロブスカイト型で 酸化用触媒として期待されるLaMnO3+σをとりあげ比表面 積の向上を目的に本法による低温結晶化を試みた。

2.実験方法: BaTiO3系はエチレングリコール中に Ti[OCH(CH3)2]4及びクエン酸を溶解させた後、BaCO3を添加し60℃で混合攪拌し透明な出発溶液を得た。またLaMnO3+。系はクエン酸/H2O溶液に酸化ランタン3水和物(La2O3・3H2O)及び炭酸マンガン(MnCO3)を順次溶解させ 無色透明溶液とした後、エチレングリコール(EG)を添加して調製した。これらの溶液を100℃以上で加熱濃縮しエステル化反応を進行させ、得られた高分子ゲルを300~ 350℃で熱分解後粉砕し前駆体とした。これを350~900℃ にて空気中及び酸素気流下で熱処理した。生成相はXRD及 びラマンにより同定し、微構造はTEMにより観察した。 また、LaMnO3+の比表面積はBET法により測定した。 3.結果と考察:(a)BaTiO3の合成:酸素気流下では400℃



Fig. 1 Schematic flow diagram of the formation of BaTiO₃ by Polymerized Complex Method

付近ですでに結晶化が進行しており、480℃,2hでは中間生成物のピークはほぼ消失し (Fig.2)、空気中と比較して100℃以上低温での単相化が確認された。この結晶化過程におい てはBaCO3及びTiO2のいずれも検出されず、Ba-Ti複合中間生成物からのBaTiO3直接生成によ る低温高純度化の可能性が強く示唆された。得られたBaTiO3はXRDでは擬立方晶、ラマン では正方晶であることから(Fig.3)、ドメインサイズの小さい正方晶であると考えられる。



(b)LaMnO3+ σ 系の合成:空気中での焼成においては500 C付近からLaMnO3+ σ の結晶化が 始まり、600 C以上でほぼ単相化した(Fig.4)。700 Cで得られた粉末の粒径は約20nmで、比 表面積は20m²/g以上であった。一方、酸素気流下では350 Cですでにほぼ単相化しており、 焼成雰囲気がLaMnO3+ σ の低温生成にも有効なことが確認された(Fig.5)。



and 900 °C(e) in static air

1)M.Kakihana et al., Proceedings for International Synposium on Sol-Gel Science and Technology (Los Angeles.20-22 October 1994)