2016B1591

BL14B2

# Ba-Ti 系酸化物の XAFS による局所構造解析 Characterization of Ba-Ti Oxide by using XAFS Measurement

<u>西堀 麻衣子</u><sup>a</sup>, 牛尾 祐貴<sup>a</sup>, 犬飼 浩之<sup>b</sup>, 内山 智貴<sup>c</sup> <u>Maiko Nishibori</u><sup>a</sup>, Yuki Ushio<sup>a</sup>, Koji Inukai<sup>b</sup>, Tomoki Uchiyama<sup>c</sup>

<sup>a</sup>九州大学大学院総合理工学府,<sup>b</sup>(株)ノリタケカンパニーリミテド, (公財)高輝度光科学研究センター <sup>a</sup>Kyushu University, <sup>b</sup>Noritake Co.,Ltd., <sup>c</sup>JASRI

二チタン酸バリウム(BaTi<sub>2</sub>O<sub>5</sub>: BT2)は、2003年に強誘電性が確認された比較的新しい強誘電体材料である。BT2の応用範囲を広げるためには、異種金属イオンの導入による強誘電転移温度や誘電率の制御が必要となる。本研究では、逆均一沈殿(RHP)法を用いて作製した Zr 固溶BaTi<sub>2</sub>O<sub>5</sub>(Ba(Ti<sub>1-x</sub>Zr<sub>x</sub>)<sub>2</sub>O<sub>5</sub>; BT2Z)における Zr 周囲の局所構造を XAFS によって調べ、固溶限を検討した。

キーワード: Ba-Ti 系酸化物、誘電体材料、XAFS、元素置換、局所構造

### 背景と研究目的:

チタン酸バリウム BaTiO<sub>3</sub>(BT)は、現在、セラミックスコンデンサの代表的な実用強誘電体材料 として広く用いられている。しかしながら、その強誘電性は 120℃ という比較的低温で消失する ため、使用できる温度は 100℃ 程度に限られている。二チタン酸バリウム BaTi<sub>2</sub>O<sub>5</sub>(BT2)は、2003 年に強誘電性が確認された比較的新しい強誘電体材料である。この BT2 は、470℃ と高い強誘電 転移温度を示すため、新規な高温対応型の誘電体材料としての応用が期待されている。一方で、 BT2 は相安定性が低く 1150℃ 以上では分解するため固相法による合成が極めて困難であり、これ までの報告では Floating Zone 法[1]や無容器浮遊法[2]、ゾル-ゲル法[3]などの特殊かつ複雑な合成 手法が用いられている。そのため、BT2 の実応用を検討するためには、簡便かつ安価で低エネル ギーな条件での合成法の確立が必要である。申請者らの研究グループでは、逆均一沈殿(RHP)法に より作製した前駆体を焼成することで、BaTi<sub>2</sub>O<sub>5</sub>の単一相を得ることに成功している。この手法は、 簡便かつ比較的低い焼成温度で高純度の BaTi<sub>2</sub>O<sub>5</sub> が得られるため、これまでにない新規な Ba-Ti 系酸化物の合成法として期待される。

一方で、BT2の応用範囲を広げるためには、異種金属イオンの導入による強誘電転移温度や誘 電率の制御が必要となる。そこで本研究では、RHP 法を用いて作製した Zr 固溶 BaTi<sub>2</sub>O<sub>5</sub>(Ba(Ti<sub>1-x</sub>Zr<sub>x</sub>)<sub>2</sub>O<sub>5</sub>; BT2Z)における Zr 周囲の局所構造を X 線吸収分光(XAS)法によって分析 し、固溶限を検討した。

#### 実験:

XAS 測定は SPring-8 BL14B2 にて行った。X 線の単色化には Si(311)を用い、ミラーで高次光を 除去後、透過法を用いて Zr-K 吸収端(17.998 keV)での X 線吸収微細構造(XAFS)スペクトルを収集 した。試料透過前後の X 線強度のモニタリングには、適切な組成のガスを流通させたイオンチャ ンバーを用いた。焼成体については、-263°C(10K)でのスペクトル収集を行った。また、BT2Z 前 駆体については in situ XAFS 測定を実施し、高温石英セルを用いて乾燥空気流通下で 50℃ から 990℃ まで昇温しながらスペクトルの収集を行った。

BT2Zの組成はイオン比 Ba/(Ti+Zr)=1/2、モル分率 Zr/(Ti+Zr)=0.04、0.07、0.10 とし、適切な量の BN と混合した後、ペレット状に成形した。

#### 結果および考察:

図1に10Kで測定したBT2Z(X=0.04、0.07、0.10)および標準試料として準備したZrO<sub>2</sub>、固相合成によるBaTi<sub>0.95</sub>Zr<sub>0.05</sub>O<sub>3</sub>(Z=0.05)、BaZrO<sub>3</sub>のZr K-edge XANESスペクトルを示す。XANESスペクトルの比較から、BT2Zのホワイトラインの形状はいずれの標準試料にも該当しないことがわかっ

た。また、X≦0.07の試料と X=0.10の試料ではホワイトラインの形状が異なっており、特に X=0.10以上ではZrO2のホワイトラインの形状に近づいていることが確認できた。したがって X=0.10以上では Zr が Ti サイトに完全に固溶せず、ZrO2が不純物相として存在していると考えられる。

図2にBT2Z(X=0.04)前駆体の昇温にともなうZrK-edge XANES スペクトル変化を示す。前駆体のスペクトルはZrO2に類似しており、前駆体中におけるZr原子はZrO2として存在していることが確認された。また、昇温過程において300℃から700℃まではスペクトルに変化が生じないものの、800℃で形状が大きく変化することがわかった。X線回折の結果と合わせると、この変化はBT2Zが生成したことに起因すると考えられる。



図 1. 10K で測定した焼成体の Zr-K XANES スペクトル



図 2. BT2Z(X=0.04)前駆体の昇温にともなう Zr K-edge XANES スペクトル変化

図3にBT2の各TiサイトをZrで置換した場合のZrK-XANESシミュレーション結果とBT2の 結晶構造を示す。BT2は3種類のTi-O八面体から構成されており、Ti1O<sub>6</sub>、Ti2O<sub>6</sub>、Ti3O<sub>6</sub>はそれ ぞれ1個、6個、3個の稜共有を持っている。各TiサイトのZrK-XANESスペクトルシミュレー ションの結果、Ti1サイト置換した場合のスペクトルが図2におけるBT2Zの測定結果と類似して いることがわかった。つまり、BT2Z(X=0.04)ではZrがTi1サイトに置換されていることが示唆さ れる。BT2の強誘電性はTi1-O八面体のTi1がoff-centerすることで発現していると考えられてい るため、Ti1サイトにZrが置換されることで物性への寄与が期待される。



図 3. BT2 の各 Ti サイトを Zr で置換した場合の Zr K-XANES スペクトルシミュレーション結 果(左)および BT2 の結晶構造(右)

## 参考文献:

- [1] T. Akashi, H.Iwata, T. Goto, Material Transactions, 44, 802 (2003).
- [2] Y. Akishige, K. Fukano, H. Shigematsu, Jpn. J. Appl. Phys., 42, L946 (2003).
- [3] Y. Xu, G. Huang, H. Long, Mater. Lett., 22, 3570 (2003)