S20001

ジルコニアムライトガラスにおける Zr の局所構造解析

Local structure analysis of Zr in zirconia-mullite glasses prepared by a levitation technique

<u>增野 敦信 a</u>, 三上 優希 a, 家路 豊成 b Atsunobu Masuno^a, Yuki Mikami^a, Toyonari Yaji^b

^a 弘前大学大学院理工学研究科,^b 立命館大学 SR センター ^aGraduate School of Science and Technology, Hirosaki University, ^bThe SR Center, Ritsumeikan University

e-mail: masuno@hirosaki-u.ac.jp

無容器法で合成した $60Al_2O_3-40SiO_2$ ガラス(ムライトガラス)は、酸化物ガラスの中で最も割れ にくい特性を有している.これに ZrO_2 を添加すると、割れにくさは低下するものの、弾性率は大幅 に増大する. Zr がガラス中でどのような配位環境にあるのかを明らかにするために、Zr の $L_{2,3}$ -edge XANES スペクトルを取得し、その組成依存性や参照物質との違いを調べた.その結果、ガラス中 の Zr は monoclinic ZrO_2 と同様に、酸素 7 配位で非常に歪んだ環境に置かれていること、ただし Zr-O距離はやや長いことがわかった.

 $60Al_2O_3$ - $40SiO_2$ (mullite) glass prepared by a levitation technique has extraordinary high cracking resistance with high hardness. The addition of ZrO₂ to the mullite glass suppressed the cracking resistance, however, increased elastic moduli drastically. To investigate the structural effect of ZrO₂ addition on mechanical properties, Zr $L_{2,3}$ -edge XANES spectra were measured at BL-10. Comparison with reference crystalline materials indicated that the local structure around Zr atoms in the zirconia-mullite glasses resembled that of monoclinic ZrO₂. It was suggested that Zr atoms are coordinated by seven oxygen atoms with relatively long Zr-O lengths and are located in distorted oxygen polyhedra.

Keywords: hard glass, elasticity, Zr L-XANES

<u>背景と研究目的</u>

2016年に我々は、無容器法で合成した Al₂O₃-SiO₂ 二元系ガラスにおいて、Al₂O₃含有量を増やす と、充填密度と弾性率が大きくなること、さらに、急激にクラックが発生しにくくなる、すなわち 極めて割れにくくなるという現象を発見した^[1].特に 60Al₂O₃-40SiO₂ ガラスは、約 50 N という極め て大きな力で圧子を押しつけてもクラックが発生しなかった.この値は一般的な酸化物ガラスの数 十倍以上であり、大きな注目を集めた.

Al₂O₃-SiO₂ ガラスの弾性率は一般的なガラスの 2 倍程度の約 130 GPa に達しており、十分な硬さであったが、最近我々は、ZrO₂ を添加することで、これまでで最も硬いガラス(ヤング率 E = 166 GPa)の合成に成功した.しかし ZrO₂ 添加によって、極めて割れにくいという特徴が急速に失われることとなった. Zr⁴⁺のガラス中での働きを決定することができれば、Al₂O₃-SiO₂の割れにくさの原因を探ることに繋がると考えられる.そこで本研究では、Al₂O₃-SiO₂-ZrO₂ 三元系ガラス(ジルコニアムライトガラス)について、Zr の $L_{2,3}$ -edge XANES スペクトルを取得し、Zr の局所構造を明らかにすることを目的とした.

<u>実験</u>

ジルコニアムライトガラス ($xAl_2O_3-yZrO_2-zSiO_2, x+y+z=10$) は、無容器法によって合成した. 原料粉末 (α -Al_2O_3, monoclinic (m-) ZrO_2 , SiO_2) を定比で混合し、加圧成型したペレットを空気中 で1000 °C, 12時間焼結させた. これを砕きターゲットとし、O₂ガスを用いたガス浮遊炉で浮遊溶融 し凝固させた. ガラス化はX線回折によって確認した. Zr L2,3-edge XAFS測定を,立命館大学SRセンターBL-10において行った.分光結晶はGe(111)を用い,試料電流を計測する全電子収量(Total Electron Yield, TEY)法によってスペクトルを取得した. 砕いて粉末にしたガラスを,カーボンテープで試料ホルダーに薄くはりつけ,真空チャンバー内に入れて順次測定した.参照試料としてZrSiO4, *m*-ZrO2, Ca3ZrSi2O9を用いた.1試料あたりの測定にはおよそ30分かけた.測定日の最初と最後に,標準試料であるFePO4のP K-edge XANESを測定し, ー日のうちのエネルギーシフトを確認したところ,メインピークのシフトは0.03 eVとわずかな範囲 に収まっていた.

<u>結果と考察</u>:

Figrue 1(a, b)に、参照試料とジルコニアムライトガラスの Zr L₃-edge, L₂-edge XANES スペクトル を示す.ガラスは組成に従って、AxZySz と略記している.ZrSiO₄, *m*-ZrO₂,および Ca₃ZrSi₂O₉のス ペクトル形状は大きく異なっているが、これは Zr の酸素配位数と局所構造歪みを反映しているとさ れていて^[2],それぞれの配位数は、8、7、および 6 である.スペクトルが A'と B'、また C'と D'に 分裂しているのは、Zr 4d 軌道が配位子場によって分裂していることに対応する^[3].Ca₃ZrSi₂O₉は対 称性の高い八面体 6 配位であるのでピークの分裂も鋭いが、ZrSiO₄ と *m*-ZrO₂ では ZrO_n 多面体の歪 みが大きく、複雑な配位子場分裂を反映したピークとなっている.ガラスのスペクトルは *m*-ZrO₂ のものと形状が近く、また組成ごとに大きな差は見らなかったことから、ガラス中の Zr 周囲は、 *m*-ZrO₂と同様に歪んだ 7 配位であると推察される.またピーク B'、D'の位置は *m*-ZrO₂ とほぼ同じ であったが、ピーク A'、C'の位置は *m*-ZrO₂の方がやや低エネルギー側にあった.これはガラス中 の Zr の配位子場分裂が小さいことを意味しており、Zr-O 距離がより長いことを示唆する結果であ る.



Figure 1. (a) Zr L_3 -edge and (b) Zr L_2 -edge XANES spectra of zirconia-mullite glasses and reference materials.

参考文献

- [1] G. A. Rosales-Sosa et al., Sci. Rep. 6, 23620 (2016).
- [2] M. Ficheux et al., J. Non-Cryst. Solids 539, 120050 (2020).
- [3] H. Ikeno et al., J. Phys.: Condens. Mattter 25, 165505 (2013).

研究成果公開方法/産業への応用・展開について

・本研究成果は 14th Pacific Rim Conference on Ceramic and Glass Technology (PACRIM 14) including Glass & Optical Materials Division 2021 Annual Meeting (GOMD 2021)にて公開予定である。