2022A1768

Li₂O-Al₂O₃-SiO₂ ガラスにおける核生成過程のその場 XAFS 測定 *In Situ* XAFS Measurement of Nucleation Process in Li₂O-Al₂O₃-SiO₂Glass

<u>梶原 貴人</u>^{a,b}, 小澤 沙記^a, 西條 佳孝^a <u>Takato Kajihara</u>^{a,b}, Saki Ozawa^a, Yoshitaka Saijo^a

^aAGC 株式会社,^b九州大学 ^aAGC Inc.,^bKyushu university

ZrO₂および SnO₂を核生成剤として添加した Li₂O-Al₂O₃-SiO₂系ガラスについて核生成処理がその後の結晶化挙動に及ぼす影響を調べるために加熱中のサンプルに対して Zr K 吸収端のその場 XAFS 測定を実施した。核生成処理時の XANES スペクトルの変化から結晶核として作用すると考えられる Zr_xSn_(1-x)O₄の生成が示唆された。また核生成処理の有無で Li₂O-Al₂O₃-SiO₂系の結晶相生 成後の XANES スペクトル形状が異なっており、核生成処理によって生じた Zr 周囲の構造変化が Li₂O-Al₂O₃-SiO₂系の結晶相生成時に影響を与えた可能性が示唆された。

キーワード: XAFS、Zr-K edge、Li₂O-Al₂O₃-SiO₂ glass、Glass-ceramics

背景と研究目的:

結晶化ガラスはガラスと結晶の両方の特性を併せ持ち、機械特性や光学特性、熱物性等の点で 優れた材料である。これらの物性は、残存するガラス相と生成する結晶種や結晶相の比率、結晶 粒径などに依存する。結晶相の微細構造は結晶核に影響を受けるため、結晶核の制御に必要なガ ラス組成や熱処理条件が微細構造変化に及ぼす影響を明らかにする必要があるが、核生成および その後の結晶成長挙動については未だ解明されていない点が多い。このメカニズムをサブナノス ケールレベルの微細構造の観点から理解することが、新規材料開発のための結晶化ガラスの物性 制御にとって重要である。我々は Li₂O-Al₂O₃-SiO₂ (LAS)系結晶化ガラスに着目し、核生成剤の種 類が異なるガラスの核生成・結晶化挙動について検討してきた。LAS 系ガラスで生成する代表的 な結晶種として、六方晶の LiAlSi₂O₆(β石英固溶体)や正方晶の LiAlSi₂O₆(β-Spodumene)が挙 げられる。これらの結晶種の生成に対して核生成剤として ZrO2 と SnO2 を共添加することで ZrO2 単独の場合と比べて結晶成長挙動が大きく異なることが明らかになっている。[1] また、これまで の検討で走査透過電子顕微鏡(STEM)観察からZrO2とSnO2を共添加したサンプルでは核生成剤由 来の結晶相が $Zr_xSn_{(1-x)}O_4$ であること、 $Zr_xSn_{(1-x)}O_4$ の周囲に β 石英固溶体が生成したことを確認し ており、Zr_xSn_(1-x)O₄がβ石英固溶体の結晶核として作用している可能性が示唆されている。この ように、添加する核生成剤の種類がガラス構造および結晶化挙動へ影響することは明らかである が、詳細な核生成挙動は明らかになっていない。そこで本課題では核生成過程における微細構造 変化とその後の LAS 系結晶相の結晶化挙動に及ぼす影響を明らかにするために Zr K 吸収端のそ の場加熱 XAFS 測定を実施した。

実験:

実験は BL14B2 ビームラインで実施した。試料は下記に示す組成のガラスを用いた。Ø 10 mm の加熱ホルダーに合わせてこれらのサンプルをØ 9.8 mm の外形加工と厚み調整を行った後、表面に鏡面研磨を施した。

・サンプル組成: 71.3SiO₂-14.4Al₂O₃-0.7P₂O₅-9.4Li₂O-2.1Na₂O-1.2ZrO₂-0.9SnO₂[mol%][2]

加工後のサンプルを透過法用の石英製 in-situ セルにセットし、10 °C/min の昇温速度で下記の2 種類の熱処理を行った。

・条件 A:室温から 800 ℃ まで昇温し、4 時間保持(核生成処理)。その後 900 ℃ まで昇温し 4 時間保持した後、室温まで冷却した。

・条件B:室温から900 ℃まで昇温し、4時間保持した後、室温まで冷却した。
保持時間ごとにZrK吸収端のXANES・EXAFSスペクトルを透過法、クイックスキャンで収集した。
冷却後のサンプルのXANES・EXAFSスペクトルも収集した。

結果および考察:

Fig. 1 に条件 A における 800 ℃ 等温保持時の Zr K 吸収端の XANES スペクトル(a)と保持時間ご との XANES スペクトルの変化(b)を示す。(a)の XANES スペクトルより A-D の位置に特徴的なピ ークが確認できる。A のプリエッジピークは正方晶の ZrO2に類似している一方で B および C の ピーク形状は立方晶の ZrO2の形状に類似している。[3] (b)の保持時間ごとの XANES スペクトル の変化より保持時間 0 分~30 分ではプリエッジピーク A とピーク D の強度の増加とピーク B お よびピーク C の強度の低下が認められる。このプリエッジピーク A の増加は Zr 多面体の歪みが 増加したことを示唆している。核生成処理時に生成すると予想される Zr_xSn_{(1-x})O₄ は Zr-O 結合距 離の異なる2組の四面体をとるため、このプレエッジピークAの変化はZr_xSn_(1-x)O₄の生成に起因 する可能性が考えられる。その結果、Zr 周囲の構造が変化したことでその他のピーク強度も変化 したものと考えられる。その後、30分~60分では大きな変化はないが60分~225分までは徐々 にピーク B の強度の増加と、C-D 間のスペクトルの強度低下が認められ、徐々に正方晶の ZrO2 のスペクトル形状に近づいている。これは核生成処理初期に生成した Zr_xSn_(1-x)O₄の構造が熱処理 時間の増加に伴い変化したことを示唆している。Fig. 2 に β 石英固溶体が生成する温度域である 900 ℃ 保持時の XANES スペクトルの変化を示す。(a)核生成処理を施した条件 A では、900 ℃-15 分以降でピーク C のピーク位置の低エネルギーシフトが生じたり、ピーク B の強度が徐々に増加 したりしている。(b)核生成処理のない条件 B では、ピーク B の強度の増加が条件 A よりも顕著 であり、冷却後のスペクトル形状も条件 A とは大きく異なっている。 また (a)でみられたピーク C の低エネルギーシフトは生じておらず、(b)のスペクトル形状は(a)と比べて正方晶の ZrO2の XANES スペクトルに近くなっている。

以上の結果より、800 °C の核生成処理時の Zr K 吸収端の XANES スペクトルから Zr_xSn_(1-x)O₄ の生成を示唆するスペクトル形状の変化が確認された。また β 石英固溶体が生成する温度域である 900 °C 保持時の Zr K 吸収端の XANES スペクトルは核生成処理の有無で変化した。これより核 生成処理によって Zr 周囲の構造が変化したことで、その後の β 石英固溶体の生成に影響を与えた可能性がある。詳細な微細構造変化の考察を行うには EXAFS 領域の解析が必要であり、今後実施 予定である。



Fig. 1 XANES spectra of Zr K absorption edge at 800 °C isothermal holding (a) and change of XANES spectra with holding time (b).



Fig. 2 XANES spectra of Zr K absorption edge at 900 °C isothermal holding. (a) Condition A: R.T. \rightarrow 800 °C-4 h \rightarrow 900°C-4h. (b) Condition B: R.T. \rightarrow 900 °C-4 h.

参考文献:

- [1] M. Dressler, et al. J. Non-Cryst. Solids, 389, 60-65 (2014).
- [2] 特開昭 64-52631, 結晶化ガラス.
- [3] P. Li, et al. Phys. Rev. B, 48, 10063–10073 (1993).