亜鉛リン酸塩ガラスにおける熱膨張係数異常に資する カチオン-酸素ネットワーク

¹京都大学原子炉実験所,²物質・材料研究機構,³科学技術振興機構さきがけ, ⁴高輝度光科学研究センター,⁵産業技術総合研究所,⁶立命館大学,⁷千葉大学

小野寺 陽平1.2, 小原 真司2.3.4, 正井 博和5, 是枝 聡肇6, 大窪 貴洋7

Formation of metallic cation-oxygen network for anomalous thermal expansion coefficients in Zinc Phosphate glass

Yohei Onodera^{1,2}, Shinji Kohara^{2,3,4}, Hirokazu Masai⁵, Akitoshi Koreeda⁶, and Takahiro Ohkubo⁷

¹Research Reactor Institute, Kyoto University, ²National Institute for Materials Science, ³PRESTO, Japan Science and Technology Agency, ⁴Japan Synchrotron Radiation Research Institute, ⁵National Institute of Advanced Industrial Science and Technology,

⁶Ritsumeikan University, ⁷Chiba University

1. はじめに

リン酸塩ガラスは生体関連材料いや光学材 料2.3)としての用途があり、最近ではエントロ ピー弾性を示すガラスが作製される⁴など様々 な方面に応用が期待されている。リン酸塩ガラ スの特徴的な材料特性はネットワーク形成物質 である P2O5 に対して様々なネットワーク修飾 物質を適切に添加することによって得られる が、その機能発現メカニズムとガラス構造との 関係はいまだに解明されておらず、リン酸塩ガ ラスのネットワーク構造の理解はガラス科学に おける重要な研究テーマの一つであった。本稿 においては、低融点の光学ガラス材料の母体と して有望視されている2元系の亜鉛リン酸塩ガ ラス (ZnO-P₂O₅ ガラス) に注目し、その熱膨 張係数の組成変化に現れる異常なふるまいにつ いて. 放射光 X 線および中性子回折, 広域 X

〒590-0494 大阪府泉南郡熊取町朝代西2丁目1010 TEL 072-451-2423 FAX 072-451-2635 E-mail:y-onodera@rri.kyoto-u.ac.jp 線吸収微細構造 (Extended X-ray Absorption Fine Structure, EXAFS),核磁気共鳴 (Nuclear Magnetic Resonance, NMR)を駆使して 行った構造研究の成果⁵⁾を紹介する。

2. ZnO-P₂O₅ ガラスの合成と熱膨張係数

xZnO-(100-x)P₂O₅ ガラス(以下, xZP ガラ ス) は溶融急冷法によって合成した。高周波誘 導結合プラズマ発光分光分析法(ICP-AES) によって xZP ガラスの組成分析を行い,合成 したガラスの組成が正しいことを確認した。

作製した xZP ガラスについて熱機械分析に よって熱膨張曲線を測定し、熱膨張曲線の解析 により、ガラス転移温度 T_g および熱膨張係数 を得た。図1に、xZP ガラスの(a) T_g および(b) 熱膨張係数の ZnO 量に対する変化を示す。一 般的に、ガラスネットワークが組成とともに変 化しないのであれば、低い T_g のガラスほど高 い熱膨張係数を示すことが知られている^{6).7)}。 しかし、図1に示すように、xZP ガラスにおい ては ZnO 量の増加に伴って熱膨張係数が T_g と ともに上昇しており、一般的なガラス系にはな



図 1 xZP ガラスの(a) ガラス転移温度 T_g, (b) 熱膨張 係数

い異常なふるまいを示すことが明らかになった。この熱膨張係数の異常なふるまいは xZP ガラスにおけるガラスネットワークの変化を示 唆している。

NMR および EXAFS 解析による ZnO-P₂O₅ ガラスの短距離構造解析

リン酸塩ガラスのガラス形成物質である P₂O₅は、P原子の周りに4個のO原子が配位

した PO4 四面体を構造ユニットとし、O 原子 を別の PO4 四面体と頂点で共有することによ って3次元的なガラスネットワークを形成して いる⁸⁾。四面体同士を繋いでいる O 原子は架橋 酸素と呼ばれ、ガラスネットワークを議論する 際には構造ユニット中の架橋酸素の数nを指標 とした Qⁿ という表記法が用いられる。P₂O₅ に おいては PO4 四面体中に3 個の架橋酸素が存 在するために、ガラスネットワークはQ³によ って形成されていると表現される。Q³のみで 構成される P₂O₅ ガラスに ZnO を添加していく と、架橋酸素が切断され、PO。四面体中に非架 橋の酸素が増えていき、Q²、Q¹、Q⁰が増加し ていくと考えられる (図 2)。xZP ガラスにお ける PO4 四面体の繋がり方の変化に関する情 報を得るために NMR 分光測定を行なった。図 3に60ZPおよび70ZPガラスの³¹PMAS NMR スペクトルを示す。NMR スペクトルに 観測される各ピークはそれぞれ Q[®] (3 ppm).

 Q^i (-11 ppm), Q^2 (-30 ppm) に帰属され, 各 ピークの面積より Q^i ユニットの存在比を計算 した結果, 60 ZP ガラスにおいては $Q^2 \ge Q^i$ が ほぼ1:1で存在し, 70 ZP ガラスにおいては $Q^i \ge Q^0$ がほぼ2:1で存在していることが明 らかになった。すなわち, *x*ZP ガラスにおいて は ZnO 量の増加とともに Q^2 ユニットによって 形成される鎖状構造が消失し, 遊離した PO₄ ユニット (Q^0) や P_2O_7 二量体 (Q^1) といった PO₄ 四面体が孤立した構造が支配的となってい



図2 亜鉛リン酸塩ガラスにおける PO4 四面体の繋がり方の組成による変化



図3 xZP ガラスの³¹P MAS NMR スペクトル



図4 xZP ガラスの EXAFS 関数のフーリエ変換によって得られた動径分布関数

くことが分かった。

さらに、Zn 原子周囲の短距離構造の情報を 得るために、EXAFS 測定を行なった。図4に 60 ZP および70 ZP ガラスについて測定された EXAFS 関数をフーリエ変換することによって 得られる動径分布関数 RDF を示す。RDF に見 られるピークは xZP ガラスにおける Zn 原子の 第1近接相関である Zn-O 相関に帰属される。 EXAFS 関数へのフィッティングによる解析の 結果, 60 ZP および 70 ZP ガラスにおける Zn-O 距離は 1.96 – 1.97 Å, Zn 原子周囲の O 原子 の平均配位数はどちらも 4 より少し小さい値を とることが明らかになった。

4. 逆モンテカルロ法による構造モデリング

NMR および EXAFS データの解析によっ て、xZP ガラスにおける P 原子と Zn 原子周囲 の短距離構造が明らかになった。本研究ではさ らに、これらの短距離構造ユニットがどのよう な形で繋がっているのか、すなわちどのような ガラスネットワークが形成されているのかを明 らかにするため、 逆モンテカルロ (reverse Monte Carlo, RMC) 法による構造モデリング によってガラスの3次元構造モデルの構築を試 みた。RMC 法は 1988 年に McGreevy と Pusztaiによって考案された手法であり、 試料の密 度を満たしたシミュレーションボックス中の粒 子を乱数で動かしていくことで実験データを再 現する3次元構造モデルを構築する手法であ る⁹。RMC 法は原子間ポテンシャルを用いな いため高速での構造モデリングが可能である が、「実験データを再現する最も無秩序な構 造」が得られ「得られる構造は唯一解とならな い」ことに注意する必要がある。ゆえに、本研 究ではZn. P原子といった重元素に敏感な放



図5 xZP ガラスの(a)中性子構造因子 S^N(Q),(b)X 線構造因子 S^X(Q),(c) EXAFS 関数 k³_X(k)(実線:実験 データ,破線:RMC モデルからの計算値)

射光 X 線回折,比較的軽い O 原子に敏感な中 性子回折, Zn 原子周囲のみの構造情報を持つ EXAFSのデータを使用し、さらに、NMR に よって得られたガラス中のQ⁰, Q¹, Q², Q³の 存在比率を再現するように構造を制約すること によって、より信頼性の高い構造モデルを構築 する RMC 法による構造モデリングを試みた。 構造モデリングは RMC++10)を使用して行い, 60 ZP ガラスについては 5000 個(Zn: 750 個. P:1000個.O:3250個).70ZPガラスにつ いては 5250 個 (Zn: 1050 個, P: 900 個, O: 3300 個)の粒子を用いた。先行研究における 中性子回折実験から得られた構造因子S^N (O)¹¹⁾. 放射光 X 線回折実験から得られた構造 因子 $S^{x}(Q)$, EXAFS 実験から得られた $k^{2}\chi(k)$ に対する RMC 法によるフィッティングの結果 を図5に示す。図5より, RMC 法によって得 られた 60 ZP および 70 ZP ガラスの 3 次元構造 モデルはすべての実験データをよく再現してい ることが分かる。

ZnO-P₂O₅ガラスのネットワーク構造 解析

RMC 法によって得られた 60 ZP および 70 ZP ガラスの3次元構造モデルを解析し、ZnO 量の増加に伴うネットワーク構造の変化を調べ た。まず、PO4 四面体同士の連結性について調 べたところ、図6に示すような結果が得られ た。図 6(a) より, 60 ZP ガラスにおいては 300 個近い PO4 四面体(Q²)が一つに繋がって長い 鎖状ネットワークを形成していることが分かっ た。一方,70 ZP ガラスについては図 6(b)に 示すように遊離した PO₄ 四面体(Q⁰)と P₂O₇ 二 量体 (Q¹) のみが存在するため、PO4 四面体に よるネットワーク構造が形成されていないこと が分かる。図7にZn-O結合によって形成され るネットワーク構造を調べた結果を示す。図7 (a)に示すように、60 ZP においては Zn-O 結 合が繋がって形成される Zn_xO_y ユニットは短 く、ネットワーク構造が形成されていないこと



図 6 (a) 60 ZP および (b) 70 ZP カラスの PO4 四面 4 ネットワーク構造



図7 (a)60 ZP および(b)70 ZP ガラスの Zn-O 多面 体ネットワーク構造

がわかった。一方,図7(b)に示すように,70 ZP ガラスにおいてはZnO₃,ZnO₄といった構 造ユニットが中心となり,300個以上の多面体 が頂点および稜を共有して一つに繋がった Zn₄O₂ネットワークを形成していることがわか った。

60 ZP および 70 ZP ガラスの 3 次元構造モデ ルの解析により、ZnO が少ない 60 ZP ガラス においては PO₄ 四面体がネットワークを作っ ているが、ZnO が多い 70 ZP ガラスではそれ に代わって Zn₄O₇多面体がネットワーク構造を 形成していることが明らかになった。この 60 ZP から 70 ZP への 10 mol%の ZnO 添加量の 違いによって生じるガラスのネットワークの担 い手の交代が、xZP ガラスにおける熱膨張係数 が T_x とともに上昇するという異常なふるまい と深く関連しているということが本研究によっ て明らかになった。

6. おわりに

本稿では2元系のZnO-P₂O₅ガラスについ て、その熱膨張係数の組成変化に現れる異常な ふるまいを放射光X線、中性子、核磁気共鳴 による実験と逆モンテカルロ法による3次元構 造モデリングとを駆使した構造研究によって原 子レベルで明らかにした成果を報告した。これ までもガラスの物性を構造から理解することは 材料設計の観点から望まれていたが、ガラスが 長周期的な秩序をもたないことや実験から得ら れる構造情報が少ないことから、その実現は非 常に困難なものとされていた。しかし、近年、 SPring-8やJ-PARCといった大型量子ビーム 実験施設の建設によって高エネルギーの放射光 X線やパルス中性子を利用した実験・解析技術 が飛躍的に向上し、さらに、計算機性能の著し い発展に伴い多くの実験データを駆使したデー タ駆動型構造モデリングによる研究が徐々に可 能になってきている。今後,このようなデータ 駆動型の研究がさらに加速し,ガラスの構造と 機能発現メカニズムとの関係に関する知見が蓄 積されることにより,革新的な機能性ガラス材 料を構造の観点から設計・開発できる時代が到 来することが期待される。

謝辞

本研究は JSPS 科研費若手(A) 26709048, 公益 財団法人泉科学技術振興財団研究助成, 京都大学 化学研究所共同利用・共同研究拠点(No. 2015-69, 2016-47), 科学技術振興機構個人型研究(さ きがけ)「理論・実験・計算科学とデータ科学が連 携・融合した先進的マテリアルズインフォマティ クスのための基盤技術の構築」(JPMJPR 15 N 4), 科学技術振興機構のイノベーションハブ構築支援 事業「情報統合型物質・材料開発イニシアティブ (MI°I)」の支援を受けて実施されました。

参考文献

- 1) T. Kokubo and H. Takadama, *Biomaterials*, 27, 2907 (2006).
- 2) P. Paulose et al., J. Phys. Chem. Solids, 64, 841 (2003).
- 3) J. Campbell and T. I. Suratwala, *J. Non-Cryst. Solids*, 263, 318 (2000).
- 4) S. Inaba et al., Nat. Mater., 14, 312 (2015).
- 5) Y. Onodera *et al.*, *Nat. Commun.*, 8, 15449 (2017).
- 6) M. Tomozawa et al., J. Non-Cryst. Solids, 56, 343 (1983).
- 7) J. E. Shelby, J. Am. Ceram. Soc., 66, 225 (1983).
- 8) U. Hoppe, J. Phys. : Comdens. Matter., 12, 8809 (2000).
- 9) R. L. McGreevy and L. Pusztai, *Molec. Simul.*, 1, 359 (1988).
- 10) O. Gereben *et al.*, *J. Optelectron. Adv. Matter.*, 9, 3021 (2007).
- 11) K. Suzuya et al., J. Non-Cryst. Solids, 345, 80 (2004).