Ag ゼオライト X における Al-K 端の XAFS 解析 Structural analysis of Ag-type Zeolite-X by XAFS 中村暦,中村敦,成田翔,宮永崇史,鈴木裕史 弘前大理工,〒036-8224 青森県文京町 3 Reki Nakamura,Atsushi Nakamura,Sho Narita,Takafumi Miyanaga,Yushi Suzuki Hirosaki Univ Science and Technology, 3 Bunkyou-cho,Hirosaki,Aomori,036-824,Japan

1 <u>はじめに</u>

ゼオライトは結晶性のアルミノケイ酸塩で、多孔質 の骨格を持つ籠状構造の物質である。銀形ゼオライ トは約 405nm の励起光を照射することによって 2.1eV 付近にピークを持つ非常に微弱なPLが発現 されるが、適当な温度・時間・雰囲気で加熱後冷却 することによってその強度は数百倍に増大する[1]。 加熱処理後のゼオライトで発現する強い PL の発光 点は加熱時に形成された Ag クラスターであるとい うのが他の研究機関における一般的な考え方である [2]。しかし、Na ゼオライトに於いても非常に微弱 ではあるが Ag ゼオライトと同様に 2.1eV 付近にピ ークを持つ PL を観測でき、カチオン種に依らず同 じエネルギー位置にピークを持つ PL が確認される ことから、PL の発光点はゼオライト骨格であるこ とが示唆された[3]。そこで本研究では骨格成分であ る Al を中心原子として Ag ゼオライト X の Al-K edge XAFS による局所構造解析を行った。

2 実験

Ag で置換されたゼオライト X 試料は大気中でそ れぞれ 300℃、400℃、500℃まで加熱を行い、加熱 温度を保持したまま 24 時間維持し、その後、室温 (30 度付近)まで冷却した。また、比較のため加熱と 冷却を行わない未加熱の試料も準備した。Al K 端の XAFS 測定は KEK⁻PF の BL11A にて、蛍光法にて 行った。XAFS データは Athena と Artemis を用いて 解析し[4]、カーブフィットにより原子間距離、 Debye-Waller 因子を求めた。

3 <u>結果および考察</u>

XAFS 解析によって得られた種々の加熱温度の Ag ゼオライト X に対する Al K-端の EXAFS $k^2 \chi(k)$ ス ペクトルと EXAFS のフーリエ変換スペクトルをそ れぞれ Fig.1 と Fig.2 に示す。EXAFS $k^2 \chi(k)$ スペク トルでは、加熱温度ごとに構造の違いが見られた。 この EXAFS $k^2 \chi(k)$ の $k=2\sim 8$ Å⁻¹ の範囲でフーリエ 変換を行った。



Fig.1 種々の加熱温度の Ag ゼオライト X の Al K-EXAFS k² x(k)スペクトル



Fig.2 種々の加熱温度の Ag ゼオライト X の Al K-EXAFS フーリエ変換スペクトル

フーリエ変換で違いがみられた Al-O に対応する第1 ピークに注目し、第1ピークにあたる 0.7~1.8Åの部 分を切り取り、カーブフィッティングを行った。



Fig.3 XAFS により求めた第一近接(Al-O)の原子間 距離の変化



Fig.4 XAFS により求めた Debye-Waller 因子の変化

第一近接(Al-O)の原子間距離および Debye-Waller 因 子の変化をそれぞれ Fig.3 と Fig.4 に示す。第1近接 について、未加熱の状態に対し 300℃加熱では原子 間距離(Al-O)は短くなるが、加熱温度を上げていく につれて伸びている。Debye-Waller 因子についても 未加熱の状態に対し 300℃加熱の試料では減少する が、加熱温度を上げていくに従って徐々に増加して いる。

4 <u>まとめ</u>

Ag ゼオライト X について、加熱温度の違いによって Al 周囲の構造変化を調べた。加熱温度が高い ほど、第一近接(Al-O)の原子間距離が長くなり、 Debye-Waller 因子が大きくなる結果が得られた。こ のことは加熱により形成される Ag クラスターによって Al 周囲の構造が影響を受けていることを示唆 している。

参考文献

- [1] H.Hoshino, Y.Sannohe, Y.Suzuki, T.Azuhata, T.Miyanaga, K.Yaginuma, M.Itoh, T.Shigeno, Y.Osawa, Y.Kimura, J. Phys. Soc. Jpn., 77, 064712-7 (2008).
- [2] E.Coutino-Gonzalez et al., Phys. Chem. C, 117, 6998 (2013).
- [3] A.Nakamura, M.Narita, S.Narita, Y.Suzuki, <u>T.Miyanaga, J. Phys. Conf. Ser, 502, 012033 (2014).</u>
 [4]http://cars9.uchicago.edu/ifeffit/Downloads

* rorona6651@yahoo.co.jp