# 科学研究費助成事業 研究成果報告書



平成 29 年 6 月 8 日現在

機関番号: 12605 研究種目: 挑戦的萌芽研究 研究期間: 2015~2016 課題番号: 15K13800

研究課題名(和文)トポタクティック層間架橋による新規メタロアルミノホスフェートゼオライト骨格形成

研究課題名(英文)Formation of novel metalloaluminophosphoate zeolite frameworks through topotactic interlayer pillaring

#### 研究代表者

前田 和之 (Maeda, Kazuyuki)

東京農工大学・工学(系)研究科(研究院)・准教授

研究者番号:60343159

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 3,000,000円

研究成果の概要(和文):本研究では層間に有機カチオンを有する既知構造の層状アルミノホスフェート(ALPO)のカチオン交換により、ALPO層構造を基本的に保持したまま層間を金属イオンで架橋させ、メタロアルミノホスフェート(MeAPO)ゼオライトを合成することを目的とした。有機溶媒中での二段階のカチオン交換によりトポタクティックな層間架橋を伴って3D骨格が形成され、有機SDAを含まないAFY型MeAPOの合成に成功した。

研究成果の概要(英文): This study aims at novel preparation of metalloaluminophosphate (MeAPO) zeolites by cation exchange of interlayer cationic organic amines of layered aluminophosphates (ALPOs) with metal cations to realize topotactic pillaring of the ALPO layers. Two-step cation exchange of a 2D ALPO in organic solvents resulted in topotactic pillaring to form a 3D open-framework, and AFY-type MeAPOs without organic SDA were successfully prepared.

研究分野: 無機合成化学、無機材料化学

キーワード: ゼオライト アルミノホスフェート 多孔体 層状物質 イオン交換

#### 1. 研究開始当初の背景

アルミノホスフェート(AlPO<sub>4</sub>、ALPO)ゼオ ライトは、基本的に AlO<sub>4</sub> 及び PO<sub>4</sub> 四面体ユニ ットが交互に頂点共有により縮合した骨格構 造からなり、結晶構造に由来する均一なミク ロ孔を有する広義のゼオライトである。ALPO 系では、シリケート系と異なる骨格構造のゼ オライトが数多く得られ、金属カチオンで Al の一部を骨格置換したメタロアルミノホスフ ェート(MeAPO)を形成しやすい等の特徴があ る。特に、水蒸気等に対する特異な吸着挙動 から近年ヒートポンプ用水蒸気吸着剤として 実用化されるなど、吸着剤、固体触媒を中心 に応用例も増えている。従来 ALPO 系の合成 戦略は、有機カチオンを構造規定剤(SDA)とす る水熱合成法による骨格形成にほぼ限られて きた。研究代表者らは、金属ホスフェートと 類似した結晶構造や化学的性質を有する金属 ホスホネート系材料を扱ってきたが、1,3,5-ベ ンゼントリホスホン酸(BTP)、ZnO、有機カチ オンの混合物より水熱合成により得られた層 状亜鉛ホスホネート(ZnBP)が、無機層状金属 ホスフェートと関連した層構造を有し、層構 造を保持したまま層間有機カチオンがイオン 交換されることを見出した(K. Maeda et al., Chem. Lett., 40, 215 (2011))。特に ZnBP を KBr 等のアルカリ金属塩水溶液で処理することに より、イオン交換で層間に K<sup>+</sup>イオンが挿入さ れるだけでなく、Zn<sup>2+</sup>イオンが層間に挿入さ れ架橋が起こり、ゼオライト類似のアニオン 性 3D オープンフレームワークが形成される ことを見出した(K. Maeda et al., Dalton Trans., 42, 10424 (2013))。この知見を基に、層状 ALPO のイオン交換によりトポタクティックに層間 を架橋できれば新規 MeAPO 骨格を構築でき るのではないかと着想した。

#### 2. 研究の目的

本研究の目的は、層間に有機カチオンを有 する既知構造の層状 ALPO のカチオン交換に より、層構造を基本的に保持したまま層間を 金属イオンで架橋させ、MeAPO を合成するこ とである。このため、まず安定な結晶性アニ オン性層構造[Al<sub>n</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>m</sub>]<sup>"</sup>  $(1.5 \ge m/n > 1)$ を 有し、容易に単相で得られ、層間架橋により 構造的に無理のないゼオライト骨格の形成が 期待できるような層状 ALPO を選択し、イオ ン交換と層間架橋が可能となる反応条件を詳 細に検討する。層間架橋カチオンとして通常 の MeAPO で骨格置換の報告が多い Zn、Mg、 Co 等の2価カチオン及びアルカリ金属イオ ン溶液でのイオン交換を行い、骨格置換カチ オンによる層間架橋を行うことで、骨格組成 の新規 MeAPO の合成を  $[Al_nMe_{(m-n)}(PO_4)_m]$ 目指す。

#### 3. 研究の方法

ゼオライト前駆体となりうる層状 ALPO のスクリーニングを実施した結果見出された2種の層状 ALPO を用いて、層状 ALPO

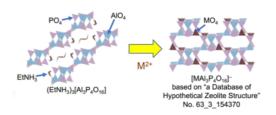


図1. トポタクティック層間架橋による新規 MeAPO 骨格形成の可能性

(EtNH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>[Al<sub>3</sub>P<sub>4</sub>O<sub>16</sub>]の新規3次元 MeAPO 骨格への転換、及び層状 ALPO [H<sub>3</sub>N(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>NH<sub>3</sub>]<sub>1.5</sub> [Al<sub>3</sub>P<sub>4</sub>O<sub>16</sub>]の既知3次元 MeAPO 骨格への転換について検討を行った。

# (1) 層状 ALPO (EtNH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>[Al<sub>3</sub>P<sub>4</sub>O<sub>16</sub>]の新規 3 次元 MeAPO 骨格への転換

(EtNH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>[Al<sub>3</sub>P<sub>4</sub>O<sub>16</sub>]の組成を有する層状 ALPO (Q. Gao et al., J. Solid State Chem., 129, 37 (1997)) がバルクスケールで単相で合成で き、ゼオライト骨格へ転換可能な層構造を有 することがわかった。図1に示すように、こ の化合物の層間を 2 価金属イオン  $Me^{2+}$  (Me: Zn、Mg、Co等)でトポタクティックに架橋し て [MeAl<sub>3</sub>P<sub>4</sub>O<sub>16</sub>]<sup>-</sup>の組成を有する3次元 MeAPO 骨格に変換できれば、10 員環×8 員環 の2次元細孔を有するこれまで報告例のない 新しい骨格トポロジーの MeAPO ゼオライト が得られるはずである。この骨格トポロジー は Database of Hypothetical Zeolite Structure で No.63 3 154370 として登録されており、これ を基に構造モデルを構築することができる。 また、理想的に Me<sup>2+</sup>イオンが挿入されれば、 Me<sup>2+</sup>は選択的に細孔内の特定のサイトを占め ることになる。この化合物は細孔内に骨格外 カチオンを必要とするので、細孔内に1価陽 イオン $(M^{+})$ を保持しつつ  $Me^{2+}$ による層間架橋 がトポタクティックに進行するような反応条 件を検討した。ZnBP 系での経験を踏まえた基 本方針として、原料層状 ALPO のイオン交換 容量に対し過剰量のアルカリ金属イオン(M<sup>+</sup>) を含む溶液中に、骨格形成に必要量以上の Me<sup>2+</sup>イオンを共存させ、イオン交換を検討す る。この際の溶媒、濃度、反応温度等を検討し た。本反応系では Al が両性元素であるため、 一般に溶液の pH が低いと ALPO 層が溶解し やすく、また pH が高い場合にも ALPO 層が 崩壊する以外に、添加金属カチオンの水酸化 物が沈殿する可能性がある。こうした点を踏 まえ反応系の pH 制御について特に精密に検 討する。カチオンの組み合わせや反応条件を 変化させ、合成条件を最適化する。

### (2) 層状 ALPO [H<sub>3</sub>N(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>NH<sub>3</sub>]<sub>1.5</sub>[Al<sub>3</sub>P<sub>4</sub>O<sub>16</sub>]の AFY 骨格への転換

[H<sub>3</sub>N(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>NH<sub>3</sub>]<sub>1.5</sub>[Al<sub>3</sub>P<sub>4</sub>O<sub>16</sub>]の組成を有し、 12 員環細孔が層内に存在する層状 ALPO (J. M. Thomas *et al.*, *J. Chem. Soc.*, *Chem. Commun.*, 929 (1992)) が、トポタクティック層間架橋に

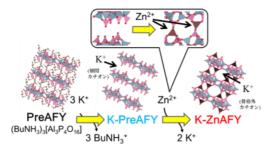


図 2. トポタクティック層間架橋による AFY 型 MeAPO 骨格への転換

より既知ゼオライト骨格である AFY (CoAPO-50 等に見られる骨格トポロジー)に転換でき る可能性が見出された。このためには層間に 存在する四面体位置にMe<sup>2+</sup>イオンが選択的に 移動する必要がある。この場合、既知の MeAPO-50 と同じ骨格が得られるはずである が、既報の AFY 型 MeAPO はいずれも細孔内 に有機 SDA を含んでおり、AFY 型骨格構造 を保持したままでの SDA 除去やガス吸着等 の細孔性評価に関する報告はない。また、理 想的に架橋反応が進行すれば、AFY 骨格内の Al サイトである3カ所の一般位置と1カ所の 特殊位置 (空間群 P31m を仮定)のうち、特殊 位置のみに選択的にMが挿入されるはずであ る。そこで、この層状 ALPO を PreAFY と称 し、(1)と同様の方針でカチオン交換条件をス クリーニングした結果を踏まえ、図2に示す 2段階のカチオン交換による AFY 骨格への 転換条件を検討した。

# 4. 研究成果

# (1) 層状 ALPO (EtNH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>[Al<sub>3</sub>P<sub>4</sub>O<sub>16</sub>]の新規 3 次元 MeAPO 骨格への転換

層状 ALPO (EtNH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>[Al<sub>3</sub>P<sub>4</sub>O<sub>16</sub>]のカチオン交 換条件を検討した。当初アルカリ金属塩や亜 鉛塩の水溶液を用い、溶液内 pH や共存イオ ン濃度等を変化させ、生成物の結晶性及び組 成を調査した。水溶媒中ではカチオン交換は 起こりやすいものの、原料層状構造由来の構 造規則性は消失もしくは著しく低下した。 XRD で回折線が見られる場合でも ALPO 相の 溶解・再析出や添加カチオンの水酸化物等の 析出に由来すると考えられた。そこで有機溶 媒を用いたカチオン交換を試みた。溶解でき る塩/有機溶媒の組み合わせには限界があり、 多くの場合カチオン交換が進行しなかったも のの、水酸化ナトリウム/メタノール溶液を 用いることで結晶性をある程度保持したまま でカチオン交換が進行したと考えられる結果 が得られた。しかしながら、想定される金属 イオンによる層間架橋の達成にはまだ至って おらず、さらに反応条件を精査する必要があ る。

### (2) 層状 ALPO [H<sub>3</sub>N(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>NH<sub>3</sub>]<sub>1.5</sub>[Al<sub>3</sub>P<sub>4</sub>O<sub>16</sub>]の AFY 骨格への転換

層 状 ALPO [H<sub>3</sub>N(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>NH<sub>3</sub>]<sub>1.5</sub>[Al<sub>3</sub>P<sub>4</sub>O<sub>16</sub>] (PreAFY) のカチオン交換についても当初水

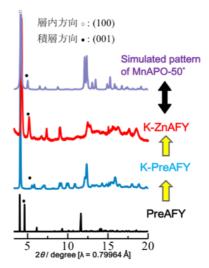


図3. K-ZnAFYの XRD パターン

系での反応を検討したが、適切な条件が見出 されなかったため有機溶媒系を検討した。ま た、K<sup>+</sup>及び Zn<sup>2+</sup>のカチオン交換はカチオン源 となる塩の溶解度の関係や水酸化亜鉛の析出 から一段階での反応が困難であり、図2に示 すような最初に K<sup>+</sup>交換、次に Zn<sup>2+</sup>交換という 二段階での反応を検討した。最も良好な結果 を与えた手順は次の通りである。PreAFY を酢 酸カリウムのアセトニトリル/メタノール混 合溶液中に分散し、60°C、24時間加熱して K<sup>+</sup> 交換体 (K-PreAFY) を得た。 さらに K-PreAFY を酢酸亜鉛二水和物及び硝酸亜鉛六水和物 の混合物のアセトニトリル/メタノール混合 溶液に分散し、60 °C、5 日間加熱した後、ろ 過、メタノール洗浄により K-ZnAFY を得た。 以下でこれ以外のアルカリ金属カチオン (M<sup>+</sup>) 及び2価カチオン  $(Me^{2+})$  を使用した場合も 同様に M-PreAFY、M-MeAFY と表記する。こ こで M-PreAFY は空気中での乾燥により結晶 性が大きく低下するものの、溶媒存在下では 高い結晶性を保持することがわかったので、 溶媒共存下でガラスキャピラリに封じて XRD 測定を行った。

上記生成物の高分解能 XRD 測定の結果を 図 3 に示す。PreAFY、K-PreAFY 及び K-ZnAFY は、それぞれ異なる回折線を示している。 特 に K-ZnAFY は、既報の MnAPO-50 のシミュ

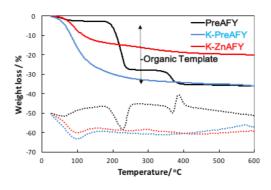
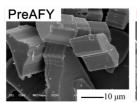


図4. K-ZnAFYのTG-DTA曲線



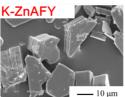


図5. PreAFY 及び K-ZnAFY の SEM 像

レーションパターンとよく似た回折パターン を与えている。次に、K-PreAFY 及び K-ZnAFY の TG-DTA を図4に示す。PreAFY でみられ る 200°C から 400°C 付近における層間有機ア ミンの脱離による重量減少は、K-PreAFY、K-ZnAFY ではみられない。また、図2において 想定された K-PreAFY、K-ZnAFY の組成  $(K_3[Al_3P_4O_{16}], K[ZnAl_3P_4O_{16}]) \succeq EDX \subset \mathcal{L}$ る組成分析の結果は概ね一致している。よっ て、一連のカチオン交換操作において、一段 階目では BuNH<sub>4</sub><sup>+</sup>が K<sup>+</sup>に、二段階目では K<sup>+</sup>の 一部が Zn<sup>2+</sup>にそれぞれ交換されたことがわか った。SEM から、PreAFY、K-ZnAFY は板状 結晶が積み上がった柱状結晶粒子であること が観察された(図5)。カチオン交換の前後で ひび割れはあるものの結晶形態に大きな変化 がみられないことから、K-ZnAFY は新たな核 発生により生成したものではなく、PreAFY に 由来するトポタクティックな構造変化により 生成した結晶相であることが裏付けられた。 K-ZnAFYのXRDパターンを解析したところ、 ZnAPO-50 と同じく三方晶系の空間群 P3で指 数付け可能であり、得られた格子定数 a = 12.432 Å, c = 8.870 Å は、既報の ZnAPO-50 の 格子定数(a=12.730 Å, c=9.006 Å)と概ね一 致した。後者は細孔内に有機 SDA を含んでお り、Zn がランダムに置換されていることなど を考えるとこの違いは許容される範囲内であ ると考えられる。また、この格子定数に DLS (Distance-Least Square) 法を適用し、K-ZnAFY の構造モデルを得たが、骨格の歪みの指標と なるR因子から構造的に無理のない骨格形成 が可能であることが裏付けられた。骨格架橋 金属として、 $Zn^{2+}$ の代わりに  $Mn^{2+}$ または  $Co^{2+}$ によるカチオン交換を行ったところ、K-ZnAFY と同様の XRD パターンを与える K-MnAFY 及び K-CoAFY が得られた。よって本 手法は、Zn<sup>2+</sup>に限定されるものでない汎用的 な手法であると考えられた。以上の結果から、 層状 ALPO 前駆体のトポタクティック架橋に より結晶性メタロアルミノホスフェートへ転

M-PreAFY が M によらず概ね同様の回折パターンを与えていることから、PreAFY の層構造を保持し、アルカリ金属カチオンが層間にインターカレートされた構造であると推定される。また、Na-PreAFY を用いて2価カチオンを同様の手順で導入した試料について、組成分析からカチオン交換が起こっていることは確認できたものの、XRD パターンは概ね

換されたことが結論付けられた。

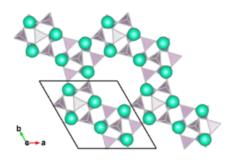


図6. Cs-PreAFY の結晶構造 緑色球: Cs、溶媒分子は非表示

Na-PreAFY とよく似ており、層間距離もあま り変化しておらず、層間架橋には至らなかっ たと判断される。そこで層間架橋のメカニズ ムを解明する上で構造の解明、特に層間カチ オンの配置が重要であると考えられるので、 Cs-PreAFY の高分解能 XRD データを用いて 粉末結晶構造解析を行った。図6に示すよう に、Cs サイトは 2D ALPO 層の層間に 12MR チャンネルを避けるように比較的均等に位置 しており、Me<sup>2+</sup>が挿入される擬四面体サイト の周囲に3回対称をなして配置されている。 12MR 中には溶媒分子等が存在していると考 えられ、Csイオンはこうした分子による溶媒 和を受けるとともに骨格酸素に配位して安定 化を受けている。他の M<sup>+</sup>カチオンについても 概ね同様の構造であると推定される。

この結晶構造モデルを基にトポタクティック層間架橋のメカニズムについて考察換される $\mathbf{Me}^{2+}$ カチオンはまず  $\mathbf{M}^+$ カチオンと交換四面体力を発力を指入され、その後中央の四面られる形で層間に導入され、その後中央の四面られる。この反応が進行するかどうかは、層間の大力を開いた場合は層間架橋が起こらなかなど、 $\mathbf{M}^+$ カチオンを用いた場合は層間架橋が起こらかなは、とを用いた場合は層間架橋が起こらかないなど、 $\mathbf{M}^+$ カチオンが四面体サイトにも関わらず、 $\mathbf{K}^+$ カチオンが四面体サイトに移動しやすい条件が揃っていたためと推測される。

本研究では、新規 MeAPO の形成には至らなかったものの、有機 SDA を含まない AFY型 MeAPO の合成には成功し、トポタクティック層間架橋という新しいアプローチによるゼオライト骨格形成の可能性を示すことができた。

## 5. 主な発表論文等

(研究代表者、研究分担者及び連携研究者に は下線)

〔雑誌論文〕(計 0件)

〔学会発表〕(計 2件)

1) 涌井健太郎、<u>近藤篤、前田和之</u>、「層状 ALPO を前駆体とする AFY 型 MeAPO 合成条件の検

討」日本ゼオライト学会 第 32 回ゼオライト 研究発表会 (2016 年 12 月 2 日、東京・タワー ホール船堀)

2) 涌井健太郎、近藤篤、前田和之、「層状 ALPO 前駆体の層間カチオン交換による AFY 型 MeAPO への転換」ゼオライト学会第 31 回ゼオライト研究発表会(2015 年 11 月 26 日、鳥取市・とりぎん文化会館)

[図書](計 0件)

[産業財産権]

○出願状況(計 1件)

名称: ゼオライトの製造方法及び AFY 型メタロアルミノホスフェートゼオライト 発明者: 前田和之、涌井健太郎、近藤篤

権利者:東京農工大学

種類:特許

番号: 特願 2015-230002

出願年月日: 2015年11月25日

国内外の別: 国内

○取得状況(計 0件)

〔その他〕 ホームページ等

- 6. 研究組織
- (1)研究代表者

前田 和之(MAEDA KAZUYUKI) 東京農工大学・大学院工学研究院・准教授 研究者番号:60343159

(2)研究分担者なし

(3)連携研究者

近藤 篤 (KONDO ATSUSHI) 東京農工大学・大学院工学研究院・助教 研究者番号:60533619

(4)研究協力者

涌井 健太郎 (WAKUI KENTARO) 東京農工大学・大学院工学府・大学院生