次世代半導体用エコマテリアルグループ

グループリーダー 東 正樹

【基本構想】

全てのモノがインターネットにつながる IoT 社会の実現に向けて、電子デバイスの消費電力の低減や、 環境負荷の小さい材料の開発が求められている。例えば 10 cmの鉄の棒は、温度が 1℃上がるごとに 1.2mm の熱膨張を起こす。小型・高密度化が進む現在の LSI のゲート幅は 10nm 以下であり、熱膨張の制 御なしには精度を保つことができない。本プロジェクトでは、こうした熱歪みを吸収する「負」熱膨張材 料に加え、低消費電力不揮発性メモリ材料につながる強磁性強誘電体という、次世代半導体への応用展開 を望める材料の研究を行っている。中でも負熱膨張材料については、企業との連携により安定な材料の供 給ができる体制を整え、産業化への歩みを始めた。また、強磁性強誘電体に関しても、メモリデバイス化 に必須なナノドッド化の基礎技術を住友化学次世代環境デバイス協働研究拠点において開発した。

1. 2023 年度の研究目的

①巨大負熱膨張材料の社会実装と新物質開発

令和1年度に特許申請、令和2年度に国際出願した、収率低下の原因となる酸化剤を用いずに巨大負熱膨張材料 BiNi0.85Fe0.15O3 (BNFO)の合成を可能とする、共沈法による前駆体合成のスケールアップを果たし、日本材料技研に技術移転する。これにより、収率の向上、作業工程の 簡略化に加え、焼結体を用いた一般的な熱膨張測定による品質管理が可能となり、KISTEC・東工大の手を離れ て、日本材料技研だけで事業を展開できるようになる。 また、動作温度範囲を拡張する組成探索を行う。この応 用研究と平行して、K2NiF4型構造を持つ新しい負熱膨張 材料の開発や、負熱膨張候補物質である Bi0.5Pb0.5MO3

(M:3d遷移金属)の電荷分布解明を進め、高インパクトファクタージャーナルへの論文掲載を目指す。

②強磁性強誘電体の磁化反転検出

基板上にスピンコートで成膜した HSQ(水素シルセス キオキサン)に電子ビーム描画でマスクパターンを作製 し、レーザーアブレーションでナノドットを作製する。 その後に PFM と MFM で強誘電・磁気ドメインの観察 と、分極反転に伴う磁化の反転を検証する。

2. 2023 年度の研究成果

①巨大負熱膨張材料の社会実装と新物質開発

共沈酸化同時プロセスによる BNFO 前駆体の合成法の 日本材料技研への技術移転を開始した。この手法で調整 した前駆体は反応性が高いため、短時間の熱処理で BNFO に転換可能で、微粒子を得られることも見いだし た。

実用化が始まりつつある BNFO だが、動作温度幅が 50K 程度と狭く、動作温度範囲を広げてほしい、とのユ ーザーからの要求がある。



図 1 : (上) BiNi_{0.88}Al_{0.02}V_{0.02}Mn_{0.02}Fe_{0.02}Co_{0.02}Cu_{0.02}O₃の負熱膨張

と、(下)多元素置換試料の負熱膨張動作温度範囲

我々は組成開発を進め、FeのサイトをAl, V, Mn, Fe, Co, Cuの6元素で置換する高エントロピー効果によって、転 移温度幅を270-400 Kの130 Kに広げる事に成功した。し かしながら、V⁵⁺が毒性である事からこの元素を除外した 組成の開発を日本材料技研から求められ、種々の組成を 検討した。その結果、BiNio.12Alo.02 Mno.02 Fe0.02 Coo.02 O3 でも 良好な結果が得られることがわかった。CRESTのテーマ として、東北大学金属材料研究所の熊谷教授と協力して ベイズ最適化での組成予測提案を受けながら進めてい る。粉末X線回折データからの格子定数導出に関して、 SPring-8 の新しいビームラインである BL13XU の高輝度 X線と高感度検出器を活用して、わずか 30 分で 200 K か ら 500 K の往復の回折データを取得できるようになっ た。また、解析も酒井研究員の開発したリートベルト解 析スクリプトを利用して自動化した。

有望シーズでその負熱膨張メカニズムの解明を行った Ca2RuO4は、材料組織を形成する針状の結晶粒の、長手 方向が収縮、円周方向が膨張する異方的な熱膨張のた め、昇温に伴って太鼓型に変形し、それによって結晶粒 間の空隙が減少することで全体として大きく体積が収縮 する。DASによる第一原理計算とMDシミュレーション で、この振る舞いを再現することに成功した。今後の物 質探索の指針を与えることができる。



図2:第一原理計算によるCa2RuO4の熱膨張予測



同様の材料組織効果による巨大負熱膨張の発現を期待して、同じく K₂NiF₄型構造を持つ化合物の実験的サーベイを行った。K₂NiF₄相はペロブスカイトに比べて低温安定相であるため、金属酢酸塩とアミノ酸の配位子交換でアモルファスの前駆体を得る「アミノ酸法」でハイスループットの合成を行った。中でも、これまでは 3000 気圧の高酸素圧下での合成の報告しかなかった LaSrCuO₄の常圧での合成に成功し、Ca₂RuO₄同様の異方的な熱膨張を確認することができた。

戦略シーズ、有望シーズの研究で、電子ドープしたペ ロブスカイト PbVO3が、最高9.3%もの体積収縮を示す巨 大負熱膨張材料になる事を報告してきた。しかしなが ら、実用化のためには毒性元素である鉛を廃する必要が ある。そこで同様の結晶構造を持つBiCoO3に注目した。 この物質はBi³⁺の6s²孤立電子対と、d⁶電子配置を持つ Co³⁺のヤーンテラー歪みのためにc/a=1.27と巨大な極性 の正方晶歪みを持ち、圧力下では13%の体積収縮を伴っ て立方晶相に転移する。Biを一部Laで置換する事で孤 立電子対の効果を薄めたBi0.8La0.2CoO3では、立方晶相の 分率が室温の30%から700Kでは55%に増加し、2.6%の 体積収縮が起こることを見いだし、特許を申請した。そ の後、Bi0.8Pr2CoO3で立方晶相の分率変化を45%から85% に増大し、非鉛物質としては最大の4.1%の体積収縮を実 現した。



図5:Bi_{0.8}Pr_{0.2}CoO₃の負熱膨張

②強磁性強誘電体の磁化反転検出

R4 年度に作製した、陽極酸化アルミナ(AAO)をマス クに用いた直径 190 nm の BFCO ナノドットの MFM 像を 見直し、強誘電ドメインと同じドメイン構造を仮定する ことで磁気像を再現できることを見いだした。この結果 は ACS Applied Materials and Interfaces に掲載され、 Supplementary Cover にも選出された。



図6: AAO マスクを用いて作製した BFCO ナノドットの

MFM 像

GdScO₃ 基板上に下部電極として SrRuO₃ (SRO)を成膜し た上に HSQ をスピンコートし、電子ビーム描画で一辺 200nm の穴を作成した。HSQ をマスクとしてレーザーア ブレーションで BiFe0.9Co0.1O₃ (BFCO)を成膜し、フッ酸 溶液を用いて HSQ を除去した。その結果、BFCO ナノド ットが得られる事がわかったが、SRO、BFCO もかなり ダメージを受けていた。



図 7:HSQ マスクを用いて SRO/GSO 基板上に作成した試料 のリフトオフ後の SEM 写真

基板を Nb-STO に、エッチング溶液を加温した 3M~5M の NaOH 溶液に変更したところ、良好なリフトオフに成 功した。PFM と MFM による強誘電、磁気ドメイン観察 もできている。

また、SrRuO₃/Pt/ZrO₂/Si 基板上への BFCO 薄膜の作製に 成功、強誘電性、弱強磁性を持つ事も確認した。住友化 学、東京工業大学との共願で、特許申請をおこなった。



図 8 : HSQ マスクを用いて Nb-STO 上に作製した BFCO ナ ノドットの PFM 像(上)と MFM 像(下)

3. 今後の展望

 K_2NiF_4 型化合物については、DAS 研究員が第一原理計 算で異方的負熱膨張の再現に取り組んでいる。 Ca_2RuO_4 で実験結果を再現できたので、現在 Sr_2VO_4 、 Sr_2CrO_4 、 Sr_2CoO_4 の計算に取り組んでいる。これらの化合物は高 圧合成で得られるとの報告があるので、平行して実験も 行っている。また、B サイトを複合化した組成に関し て、ベイズ最適化で合成の可能性を予測しながら実験を 行っている。

HSQ マスクを用いた BFCO ナノドットの作製手法を確 立したので、100 nm のドットを作製し、シングルドメイ ンドットでの電場印加による磁化反転に挑戦する。ま た、ドットのサイズとドメイン構造の関連を明らかにす る。

アモルファス前駆体を用いた

異常高原子価ニッケル酸化物 BiNi1-xFexO3の合成と評価

次世代半導体用エコマテリアル 東グループ 西久保 匠

1. はじめに

航空宇宙分野など温度幅の広い環境下で用いられる 材料や、半導体製造など小さな変位でも致命的となるよう な分野では、熱膨張による位置決めのずれや、異種接合界 面の剥離が大きな問題となる。そのため、熱膨張を制御す る技術が求められており、多くの研究がなされている。こ の熱膨張抑制技術の一つとして、負熱膨張物質の利用があ る。構造材料と混合することで熱膨張の抑制・制御ができ る負熱膨張材料は様々な産業分野での応用が期待されて いる」。負熱膨張という物性は実は身近なものである。例 えば、水の固相である氷が水面に浮くことは、液相よりも 固相の密度が低く、固相から液相に相転移する際に負熱膨 張を伴うことを表している。既に応用されている負熱膨張 物質としては、ガラスの熱膨張を補償している B-ユークリ プタイトなどが挙げられる²。この数十年で多くの負熱膨 張材料が報告されており、特にペロブスカイト構造とその 関連構造(逆ペロブスカイト、ルドルスデン・ポッパー型 層状ペロブスカイト、ReO3型構造など)を持つ化合物にお いて多くの報告がある。これらは、強誘電体から常誘電体 への転移、金属間電荷移動、磁気体積効果、軌道秩序転移、 フレキシブルネットワークなど、多種多様な起源を有して いる 3-7。中でも近年注目されているのは、相転移による 大きな体積変化を利用した材料である。代表的なものに、 巨大負熱膨張材料 BiNi1-xFexO3 がある。その母物質である BiNiO3 は 6 GPa の高圧力下で合成されるペロブスカイト 型化合物で、常圧で Bi³⁺0.5Bi⁵⁺0.5Ni²⁺O₃ という特徴的な電 荷分布を持ち、Bi3+と Bi5+が柱状に秩序した 2 つの Bi サイ トが存在する三斜晶(P-1)をとる 8。およそ3 GPa 以上の圧 力印加により Bi5+と Ni2+の間で電荷移動が起き, Bi³⁺Ni³⁺O₃の価数状態へと変化し、Bi³⁺と Bi⁵⁺の電荷秩序 が融けることで Bi サイトが 1 つの斜方晶(Pbnm)への構造 相転移を伴う。さらに、Ni が 2+から 3+となることで、ペ ロブスカイト構造の骨格をなす NiO6八面体が収縮し、お よそ3%もの巨大な体積の収縮が起きる。Biの一部を3価 のランタノイド⁹、または Ni の一部を Fe³⁺で置換すると ^{10,11}、Bi³⁺Ni³⁺O₃の価数状態が安定化されるため、昇温によ って Bi-Ni 間電荷移動が生じるようになる。この体積収縮 を伴う三斜晶から斜方晶への相転移が、温度によって相分 率を変えながら、なだらかに起きるため、両相の分率の重 みを付けた平均格子体積が連続的に収縮する負熱膨張が 発現する。この物質の合成には数万気圧もの高圧を要する が、ダイヤモンドを生産しているメーカーへの製造委託に より高圧合成の問題であった合成スケールが研究室のも のと比較しておよそ 2000 倍のスケールアップに成功した 一方で、合成前駆体の作成プロセスには問題が残されてい る。

従来、BiNi_{1-x}Fe_xO₃の合成前駆体の作成には、酸化ニッ ケルが反応しづらいことから金属塩の硝酸溶液の蒸発乾 固による元素分散を必要とし、この際、公害の要因となる 窒素酸化物を多量に放出することから工業生産には難が ある。また、得られた合成前駆体は Bi3 価、Ni2 価の化合 物であるため、高圧下での激しい酸化が必要となり、体積 にしておよそ1/3 にもなる酸化剤の混合と合成後の洗浄が 不可欠であり、発生する多量の酸素により合成中のブロー アウトの危険を伴うものであった。本研究では元素分散の 手法として逆共沈法に着目し、これらの問題の解決を図っ た。

2. 実験と結果

(1) 前駆体調整法の確立

前述の通り BiNi1_xFe_xO₃ の合成には高圧合成を要する。 まずは高圧合成に用いる前駆体調整法を確立した。逆共沈 法の酸性溶液としてビスマス・ニッケル・鉄の各硝酸塩を 化学両論比で希硝酸に溶解させたものを調整した。共沈の 際、ニッケルは水酸化ニッケル(II)として沈澱する(1)が、 BNFO の高圧相のニッケルイオンは 3 価であるため、酸化 剤を添加しない場合は前駆体の段階で Ni³⁺まで酸化する 必要がある。そこで、次亜塩素酸ナトリウムによる酸化を 共沈と同時に起こすことでオキシ酸化ニッケルとして沈 殿させた(2)。反応式は以下のとおりである。

 $Ni^{2+} + 2 OH^{-} \rightarrow Ni(OH)_2$ (1)

Ni²⁺(OH)₂ + 1/2 NaClO → Ni³⁺O(OH) + 1/2 NaCl + 1/2 H₂O (2)

このようにして得られた沈殿を分離回収後、乾燥し反応 前駆体を得た。X線回折パターンから、得られた前駆体 は非晶質であることが明らかとなった(図1)。



(2) アモルファス前駆体の Bi, Ni の価数の決定

前駆体がアモルファスであるため X 線回折から結晶相 を特定し価数を見積もることができない。そこで SPring-8 の BL27SU での軟 X 線吸収分光実験により Bi と Ni の価 数を決定した。Bi K 端を見ると、532 eV 付近のエッジの 低エネルギー側(529 eV)にプレエッジピークが見られる (図 2(a))。これは BiNiO3 にも見られることから Bi⁵⁺(Bi³⁺<u>L</u>2に)由来するものであると考えられる。また、Ni L 端では NiO とは異なるスペクトルが見られ、前駆体のス ペクトルが NiOOH のものと類似している¹²。以上のこと からアモルファス前駆体は Bi⁵⁺と Ni³⁺を含むため酸化剤 を添加せず BiNi_{1-x}Fe_xO₃ を合成できると期待される。

(3) 結晶相の生成過程の観察

次に、高温高圧処理によって、アモルファス前駆体から BiNi_{1-x}Fe_xO₃ が生成するかを調べるために、SPring-8 の BL14B1 に設置されたキュービックアンビル型高圧装置 SMAP-IIを用いて、反応過程のその場観察を行った。比較 のために、硝酸塩の蒸発乾固による従来の前駆体の観察も 行った。

っこの測定では、通常の X 線回折と異なり、試料に白 色光を照射し、2 θ を固定した検出器でエネルギー分散で 回折光をとらえる。6 GPa の高圧下で昇温したところ、従 来前駆体からの反応では、Bi25FeO40 からはじまり、2 つ以 上の中間体を介し、950℃までに徐々に反応が進行して BiNi1-xFexO3 単相になっていくのに対し、今回のプロセス を用いて調整したアモルファス前駆体では、中間体をほと んど挟まずに徐々にペロブスカイト相が形成し、750℃で シャープなピークとなることが明らかとなった。このこと から、予想通り、アモルファス前駆体を用いることで、酸 化剤を要さず、低温・短時間で直接 BiNi1-xFexO3 が生成し たことがわかる。

(4) 負熱膨張性微粒子の合成

セラミックス材料は、複数の原料粉体を混合し高温で



図 2 アモルファス前駆体の軟 X 線吸収分光 スペクトル (a) O K 端, (b) Ni L 端

焼成する固相合成により得ることが一般的である。しかし ながら、固相反応法では原料粒子界面での元素拡散のため の熱エネルギーが必要な上、反応過程で生成する中間生成 物の存在のため、目的の相を得るまでに長時間の焼成と、 途中での解砕・混合が必要となる。その際に粒成長を引き 起こすが、今回得られた前駆体はアモルファスから直接目 的相が生成する。そこで、短時間の加熱により、微粒子が 得られることを期待し、加熱時間を変えた合成を試みた。 6 GPa の高圧下で 900℃まで 5 分間で昇温、温度をキープ する時間を30分,5分,0分と変えて合成を行った。その結 果、いずれの試料においても BiNi1-xFexO3 が生成した(図 4(a))。また走査電子顕微鏡での粒子の観察を行ったとこ ろ、30 分加熱では 15 μm 程度が大半であった粒径が 5 分 加熱では5µm、0分加熱では2µmまで縮小することがわ かった(図4(c-e))。各温度での放射光 X線回折パターン のリートベルト解析から負熱膨張を示すことが確認され た。30分の加熱により合成された BNFO の線熱膨張係数 は-158 ppm/K であるが、加熱時間を減らすことによって 相転移が緩慢になり、5分加熱の試料では-76.8 ppm/K、0 分加熱の試料では、-66.6 ppm/K となった。体積変化の幅 は変わらないため、微粒子化することで、より広い温度域 で負の熱膨張を示すようになったことがわかる。今まで機 械的な粉砕による微粒子化では試料が劣化し負熱膨張を 示さないこともあったが、本手法で得られた微粒子ではそ



図 3 アモルファス前駆体(左)と従来法前駆 体(右)の高圧下 X 線その場回折実験結果 〇は目的相, ▽は Bi25Fe040, ◊は NiO, #は Bi Ka線を示す

のような劣化が見られない。このような微粒子合成法はア モルファス前駆体からの直接結晶化させることを活かし た手法であると言える。

3. 考察及び今後の展望

本研究ではダイヤモンド製造設備を用いた工業的な生産と、試験的な販売が始まっている BiNi_{1-x}Fe_xO₃の高圧合成の前駆体の調整法を検討した。硝酸塩の水溶液を水酸化ナトリウム・次亜塩素酸ナトリウム混合水溶液に滴下し、共沈と酸化を同時に行うことで、異常高原子価の Bi⁵⁺, Ni³⁺を含むアモルファス前駆体を得られることを見出した。さらに、このアモルファス前駆体を高圧下で加熱することで直接目的相が得られ、短時間の加熱により微粒子を作製することに成功した。

得られた負熱膨張微粒子の合成スケールアップが期待されるほか、この合成手法は他の異常高原子価イオンを含む酸化物の合成にも活かせると期待している。

【参考文献】

- Takenaka, K. Negative Thermal Expansion Materials: Technological Key for Control of Thermal Expansion. *Sci. Technol. Adv. Mater.* 2012, *13* (1), 013001.
- 2. Schulz, H. Thermal Expansion of Beta Eucryptite. J. Am. Ceram. Soc.1974, 57 (7), 313–318.
- Azuma, M.; Chen, W.; Seki, H.; Czapski, M.; Olga, S.; Oka, K.; Mizumaki, M.; Watanuki, T.; Ishimatsu, N.; Kawamura, N. Colossal Negative Thermal Expansion in



図 4 6 GPa 900℃30 分,5 分,0 分の各加熱時間 で得られた BiNi_{0.85}Fe_{0.15}O₃ の(a) 放射光 X 線回 折パターン (λ=0.413854 Å),(b) リートベル ト解析により算出した平均格子体積温度変化, (c-e) 走査電子顕微鏡像

BiNiO₃ Induced by Intermetallic Charge Transfer. *Nat. Commun.* 2011, *2*, 347.

- Takenaka, K.; Takagi, H. Giant Negative Thermal Expansion in Ge-Doped Anti-Perovskite Manganese Nitrides. *Appl. Phys. Lett.* 2005, *87* (26), 261902.
- Long, Y. W.; Hayashi, N.; Saito, T.; Azuma, M.; Muranaka, S.; Shimakawa, Y. Temperature-Induced A–B Intersite Charge Transfer in an A-Site-Ordered LaCu₃Fe4O₁₂ Perovskite. *Nature* 2009, *458*, 60.
- Greve, B. K.; Martin, K. L.; Lee, P. L.; Chupas, P. J.; Chapman, K. W.; Wilkinson, A. P. Pronounced Negative Thermal Expansion from a Simple Structure: Cubic ScF₃. *J.Am. Chem. Soc.* 2010, *132*, 15496–15498.
- Takenaka, K.; Okamoto, Y.; Shinoda, T.; Katayama, N.; Sakai, Y. Colossal Negative Thermal Expansion in Reduced Layered Ruthenate. *Nat. Commun.* 2017, *8*, 14102.
- Ishiwata, S.; Azuma, M.; Takano, M.; Nishibori, E.; Takata, M.; Sakata, M.; Kato, K. High Pressure Synthesis, Crystal Structure and Physical Properties of a New Ni (II) Perovskite BiNiO₃. J. Mater. Chem. 2002, 12, 3733–3737.
- Oka, K.; Mizumaki, M.; Sakaguchi, C.; Sinclair, A.; Ritter, C.; Attfield, J. P.; Azuma, M. Intermetallic Charge-Transfer Transition in Bi_{1-x}La_xNiO₃ as the Origin of the Colossal Negative Thermal Expansion. *Phys. Rev. B* 2013, *88*, 014112.
- Nabetani, K.; Muramatsu, Y.; Oka, K.; Nakano, K.; Hojo, H.; Mizumaki, M.; Agui, A.; Higo, Y.; Hayashi, N.;

Intensity (a.u.)

Takano, M.; Azuma, M. Suppression of Temperature Hysteresis in Negative Thermal Expansion Compound BiNi_{1-x}Fe_xO₃ and Zero-Thermal Expansion Composite. *Appl. Phys. Lett.* 2015, *106*, 061912.

- Nishikubo, T.; Sakai, Y.; Oka, K.; Watanuki, T.; Machida, A.; Mizumaki, M.; Maebayashi, K.; Imai, T.; Ogata, T.; Yokoyama, K.; Okimoto, Y.; Koshihara, S.; Hojo, H.; Mizokawa, T.; Azuma, M. Enhanced Negative Thermal Expansion Induced by Simultaneous Charge Transfer and Polar–Nonpolar Transitions. J. Am. Chem. Soc. 2019, 141, 19397–19403.
- Aa Samarai, M.; Hahn, A. W..; Abbas.; Askari, B.; Cui, Y.; Yamazoe, K.; Miyawaki, J; Harada, Y.; Roediger, O; DeBeer, S.; Elucidation of structure–activity correlations in a nickel manganese oxide oxygen evolution reaction catalyst by operando Ni L-edge X-ray absorption spectroscopy and 2p3d resonant inelastic X-ray scattering. *ACS Appl. Mater. Interfaces*, 2019, *11*, 38595-38605.

Determination of the charge state configuration of PbMnO₃

1. Introduction

Properties of transition metal oxides are greatly influenced by the charge state and the ordering of the constituent multi-valent transition metal (M) ions. Change in the charge state induces changes in the overall properties of the system. Therefore, external manipulation of the charge state through carrier doping, is an effective means of controlling and designing the properties of these materials [1-4]. In complex oxides, like PbMO₃ and BiMO₃ perovskite oxides, which consist of multiple multivalent ions, this process of external manipulation and determination of charge state are rendered somewhat challenging and intriguing, on account of the multiple charge degrees of freedomexhibited by the main-group elements, Pb and Bi. The multiple charge degrees of freedom exhibit $6s^2$ (Pb²⁺) and $6s^0$ (Pb⁴⁺) electronic configurations. As the 6s level of Bi and Pb are close to the d-level of 3d transition metals and oxygen 2p level, subtle change in the crystal structure itself can lead to spontaneous exchange of charge between the cations leading to the generation of interesting properties in the material, such as metal-insulator transition, negative thermal expansion and colossal magnetoresistance [5-8]. Even though, both BiMO3 and PbMO3 series of materials systematic charge exhibit distribution change depending on the depth of the *d*-level of 3*d* transition metal M, this phenomenon is more profound in the later series [5], as shown in Table 1. Colossal negative thermal expansion (NTE) was observed in Pb²⁺V⁴⁺O₃ based systems, originating from the polar \rightarrow non-polar phase transitions [9]. Polar \rightarrow nonpolar phase transitions accompanied with NTE has also been observed in Pb⁴⁺Ni²⁺O₃ type systems [10]. R. Yu. et al., showed formation of a charge glassy phase in PbCrO₃, where charge Pb²⁺/Pb⁴⁺ disproportionation with 1:1 ratio occurs [11]. The pressure induced charge transfer transition is accompanied by metal-to-insulator transition and NTE. On the other hand, even though PbFeO₃ has a valence state configuration of Pb²⁺0.5Pb⁴⁺0.5Fe³⁺O₃, charge transfer transitions and NTE have not been observed yet [12-13]. Interestingly,

次世代半導体用エコマテリアル 東グループ Hena Das (ヘナダス)

this system shows spin-orientation transition at high temperature rooted in the nontrivial charge pattern of the Pb^{2+} and Pb^{4+} ions [13]. Most interestingly, $PbCoO_3$ shows multiple temperature and pressure induced phase transitions originating from the complex change in the charge and spin states of Co ions [14]. As

	v	Cr	Mn	Fe	Co	Ni
Bi	Bi ³⁺ V ³⁺ O ₃	Bi ³⁺ Cr ³⁺ O ₃	Bi ³⁺ Mn ³⁺ O ₃	Bi ³⁺ Fe ³⁺ O ₃	Bi ³⁺ Co ³⁺ O ₃	Bi ³⁺ 0.5Bi ⁵⁺ 0.5 Ni ²⁺ O ₃
Pb	Pb ²⁺ V ⁴⁺ O ₃	$\frac{Pb^{2+}_{0.5}Pb^{4+}_{0.5}}{Cr^{3+}O_3}$?	Pb ²⁺ _{0.5} Pb ⁴⁺ _{0.5} Fe ³⁺ O ₃	$Pb^{2+}_{0.25}Pb^{4+}_{0.75}$ $Co^{2+}_{0.5}Co^{3+}_{0.5}O_3$	Pb4+Ni2+O3

Table 1 Experimentally observed charge states of maingroup and transition metal ions. The yellow and orange regions denote the presence of charge disproportionation in A-sublattice and both cation sublattices, respectively, in AMO₃ oxides.

to the charge-property relationship of compounds in the PbMO₃ series, least is known about PbMnO₃, whose charge state is still shrouded in ambiguity.

The first case of synthesis of tetragonal perovskite phase of PbMnO₃ was reported in 2009 when the 6H hexagonal phase was treated at 15 GPa and 1273 K[15]. Here, both the perovskite 3C and hexagonal 6H phases, were found to be antiferromagnetic insulators. The value of Curie constant in the former phase, however, was 2.38 emu·K/mol which was significantly larger compared to the value expected for Mn^{4+} (S = 3/2) ions. The hexagonal 6H phase, on the other hand, had a Curie constant of value 1.87 emu·K/mol indicating the Pb²⁺Mn⁴⁺O₃ charge distribution. Interestingly, recent surface sensitive X-ray absorption spectroscopy (XAS) studies have reported а $Pb^{2+}_{0.875}Pb^{4+}_{0.125}Mn^{3+}_{0.25}Mn^{4+}_{0.75}O_3$ charge

configuration [16], which is not in agreement with previous experimental observations. We, therefore, have examined the stability of charge state and structural phases of PbMnO₃ as functions of temperature and applied pressure by combining firstprinciples density functional theory (DFT) calculations, self-consistent phonon (SCP) theory and genetic algorithm, to develop higher insights into this direction. Our findings have been experimentally investigated by means of bulk sensitive hard X-ray photoemission spectroscopy (HAXPES), high-frequency electron spin resonance (ESR) measurement and local structural investigation employing atomic pair distribution function (PDF) analysis of synchrotron X-ray total scattering, by Azuma Group.

2. Methods

To determine the ground state structure of PbMnO₃, we investigated more than 100 candidate structures selected on the basis of the dynamical instability at the high temperature, high symmetry phase. First, we calculated phonon dispersion curve of the cubic $Pm\bar{3}m$ phase of PbMnO₃ perovskite structure using harmonic approximation based on the first-principles density functional theory (DFT) + U [17] method as functions of electron-electron correlation factor (U) and occupancy level of the 3d orbital of Mn ions to determine structural distortions leading to symmetry and energy lowering. Second, based on the determined pool of initial structures, the phase stability was evaluated based on calculated enthalpy. Finally, for optimized structure, we calculated each а corresponding phonon dispersion curve to make a thorough assessment of their dynamic instability. Parallelly, we adopted a complementary approach, relying on a genetic algorithm combined with DFT+U calculations. In the set of initial structures supplied to the genetic algorithm, around 42 PbMnO₃ candidate structures which exhibit cooperative Jahn-Teller distortions and tilting of BO₆ octahedra, as reported in Ref[18] were considered to prepare seeds which are to be used for determination of ground state structure utilizing genetic algorithm. Since structural differences have a larger impact on the resulting free energy compared to the magnetic configurations, within the seed preparation step, all calculations are limited to ferromagnetic configurations.

3. Results and discussions

3.1 Identification of candidate structures: By investigating and analyzing the phonon dispersion of the cubic PbMnO₃ phase, *i.e.* with $Pm\bar{3}m$ symmetry, as this is expected to be the high pressure and high temperature phase, as a function of the effective increase in the occupancy of the e_g level of the Mn ions, we identified more than 100 candidate structural

phases of PbMnO₃ and performed full structural optimization as a function of electron-electron correlation factor $(U - J_H)$ at the Mn 3d states. The evaluated phase diagram as a function of $U - J_H$ is shown in Figure 1. Our results indicate a strong correlation between the electronic and structural phases of PbMnO₃ and the effective Hubbard parameter at the Mn 3d orbitals that plays an important role to stabilize these phases. Along with the known phases, such as P4/mmm, Pnma and R3c, two new structures, $P\overline{1}$ and Pmnm, having competing energies and exhibit cooperative Jahn-Teller (JT) distortions along with octahedral tilts were identified, which were not considered in the previous studies[15,16], having competing energies and exhibit cooperative Jahn-Teller (JT) distortions along with octahedral tilts. Based on the calculated enthalpy at 0 K and zero pressure P4/mmm phase was found to be unstable compared to the cubic structure. According to the DFT+U density



Figure 1 (a) The relative energy (ΔE) of the lowest energy phase with respect to *Pnma* structure as a function of effective Hubbard parameter ($U - J_H$). (b) The calculated value of the net magnetization m_{Mn} and the volume of the FM state of the lowest energy structure as a function ($U - J_H$) of the PbMnO₃ system.

of states (DOS), the charge state of Mn (Pb) ions in *Pbnm* and *R3c* phases are expected to be 4+(2+) and 2+(4+), respectively. Both structures are metallic and FM in nature within the level of GGA (PBEsol) [19], met-GGA (r²SCAN) [20] and hybrid HSE06 [21,22] exchange-correlation functional, which is not in

agreement with experimentally observed insulating phase [15,16]. In addition to $P\overline{1}$ and *Pmnm*, various JT distorted patterns as observed in LaMnO₃ [23] and TbMnO₃ [24], have also been taken into consideration. The Pb4+/Pb2+ columnar ordering within these JT distorted lattice frameworks tends to stabilize in the $P2_1/m$ symmetry. However, the most stable $P2_1/m$ structure is 49 meV/f.u. higher in energy than the $P\overline{1}$ structure. The layered and the rock-salt Pb4+/Pb2+ ordered phases are also higher in energy than the $P\overline{1}$ structure with values 100 and 24 meV/f.u., respectively. We cross-checked the energetics of the assumed structural phases of PbMnO3 by using hybrid exchangecorrelation functional (HSE06) and by considering common AFM orders, like G-type, A-type and C-type, along with the FM configuration. The lowest energy structure was pinned down to $P\overline{1}$ phase, where Mn spins are ordered in FM pattern. This indicates that, PbMnO₃ does not form a trivial collinear AFM order and further investigation is required to achieve insights into this direction.

3.2 Electronic structure of DFT predicted ground-

state phase: The cooperative JT lattice distortion pattern of the $P\overline{1}$ phase is complex in nature where each MnO₆ octahedron is composed of pairs of long, medium and short bonds. As a direct consequence, two types of Pb ions ordered in a columnar pattern were formed. The calculated DOS indicates that one half of the Pb ions (Pb1) have almost filled 6s orbitals and form 2+ valence state while the other half (Pb2) form ligand Computed crystal orbital holes. Hamiltonian population (COHP) (Figure 2) shows that in both spin channels, the bands above Fermi level (within 3 eV) are composed of strongly hybridized Pb2 - O sp* antibonding states and the corresponding bonding states form at around 10 eV below the Fermi level. This indicates the formation of $6s^2L^2$ configuration, where L denotes ligand hole. The ligand holes are therefore localized in the Pb2 - O bonds and form 4+ valence state. The calculated magnetic moment at the Mn site is $m_{\rm Mn} \sim 4.02 \ \mu_B$ and the net magnetization of the FM state is $M \sim 4.0 \ \mu_B/f.u$. We also observe that while t_{2a} states of Mn ions are almost filled and completely vacant in the majority and the minority spin channels, respectively, the e_q states are half filled in the majority spin channel. These observations indicate the formation of 3+ valence states of Mn ions. At the level of GGA PBEsol and meta-GGA r²SCAN exchange correlation functional, the $P\overline{1}$ phase was found to be half-metallic.

At the level of HSE06, this system is observed to be insulating in nature with a band gap of value 1.6 eV, which is in good agreement with previous experimental reports. Interestingly, using genetic algorithms we found the same ground state structure having $P\overline{1}$ symmetry. Therefore, our theoretical investigation strongly indicates the formation of Mn³⁺ charge state along with 1:1 Pb²⁺/Pb⁴⁺ charge disproportionation. $P\overline{1} \rightarrow Pnma$ phase transition is expected to be accompanied by the charge transfer and metal-toinsulator transitions (see Figure 2). In the proximity of the Fermi level, under the influence of the Pb – O bonds, the states assume an antibonding sp^* character, where the ligand holes are delocalized in the Pb - O covalent bond. This is in sharp contrast to BiNiO₃, the states crossing the Fermi level have predominantly Ni - O pd* antibonding character. Therefore, transition to the orthorhombic Pnma phase in PbMnO3, in contrast to the similar transition in BiNiO₃[Ref], is not expected to change the character of ligand hole from Pb - O to Mn - O bonds and pressure induced weak negative thermal expansion is not expected.



Figure 2 Computed partial pCOHP for the Mn – O and Pb – O bonds of the ground state $P\overline{1}$ (left panel), Pnma (middle panel) and $Pm\overline{3}m$ (right panel) phases of PbMnO₃. While – pCOHP(E) > 0 indicates a bonding character between a pair of atomic orbitals, –pCOHP(E) < 0 denotes antibonding interactions.

3.3 Temperature Vs Pressure phase diagram: To investigate the stability of the predicted structural phases as a function of temperature and applied pressure, we conducted self-consistent phonon (SCP) [25-27] calculations by incorporating lattice anharmonic effects. We studied $P\overline{1} \rightarrow Pnma \rightarrow Pm\overline{3}m$ phase transitions. The results of SCP

calculations considering up to 4th order anharmonic terms, are summarized in Figure 3. Our results show temperature and pressure induced $P\bar{1} \rightarrow Pnma \rightarrow$ $Pm\overline{3}m$ transitions, where the first transition is accompanied by charge transfer ($Mn^{3+} \rightarrow Pb^{4+}$) and metal-to-insulator transitions. The $P\overline{1}$ phase exhibits much smaller stability range compared to Pnma and $Pm\bar{3}m$ at the level of GGA PBEsol exchangecorrelation functional. Note that we have conducted SCP calculations by fixing the cell parameters to the DFT evaluated values. To develop a comprehensive analysis of the thermodynamic stability of the perovskite PbMnO₃ structure, other energetically close phases that have been predicted by DFT calculations and change in lattice parameters need to be taken into consideration. Additionally, at the level of hybrid functional the stability of the $P\overline{1}$ phase compared to Pnma and other phases significantly enhance. Therefore, the effect of e - e exchange-correlation needs to be carefully investigated.



Figure 3 Computed Temperature Vs Pressure phase diagram of PbMnO₃ using self-consistent phonon (SCP) methods.

3. Conclusions

In summary, we have conducted detailed theoretical investigations to determine the ground state crystal structure and charge configuration of PbMnO₃. The predicted ground state structure has $P\overline{1}$ symmetry exhibiting cooperative Jahn-Teller (JT) distortions along with octahedral tilts, and forming Pb²⁺0.5Pb⁴⁺0.5Mn³⁺O₄ charge configuration. Interestingly, by combining genetic algorithms with DFT calculations we found the same ground state structure having $P\overline{1}$ symmetry. Therefore, our theoretical investigation strongly indicates the formation of Mn^{3+} charge state along with 1:1 Pb²⁺/Pb⁴⁺ charge disproportionation. However, the thermodynamic stability of the $P\overline{1}$ phase was found to be much weaker compared to the *Pnma* and *Pm* $\overline{3}m$. Therefore, further investigations are required to gain deeper insights in this direction.

[References]

- 1. M. Imada et al., Rev. Mod. Phys. 70, 1039 (1998).
- 2. B. Keimer et al., Nature 518, 179–186 (2015).
- M. B. Salamon and M. Jaime, Rev. Mod. Phys. 73, 583 (2001).
- E. Dagotto and T. Hotta, Physics reports, **344**, 1– 153 (2001).
- M. Azuma *et al.*, M. Dalton Trans. **47**, 1371–1377 (2018).
- M. Azuma *et al.*, J. Am. Chem. Soc. **129**, 14433– 14436 (2007).
- 7. M. Azuma *et al.*, Science and Technology of Advanced Materials **16** (3), 034904 (2015).
- T. Nishikubo *et al.*, J. Am. Chem. Soc. **141**, 19397– 19403 (2019).
- Z. Pan *et al.*, J. Am. Chem. Soc. **139**, 14865–14868 (2017).
- Y. Sakai *et al.*, Chem. Mater. **31**, 4748–4758 (2019).
- R. Yu *et al.*, J. Am. Chem. Soc. **137**, 12719–12728 (2015).
- 12. X. Ye et al., Nat. Commun. 12, 1917 (2021).
- 13. Q. Liu et al., Chem. Mater. 36, 1899-1907 (2024).
- Y. Sakai *et al.*, J. Am. Chem. Soc. **139**, 4574-4581 (2017).
- K. Oka *et al.*, Inorg. Chem. **48** (5), 2285-2288 (2009).
- 16. X. Li et al., Chem. Mater. 33, 92-101 (2021).
- 17. S. L. Dudarev et al., Phys. Rev. B 57, 1505 (1998).
- M. A. Carpenter and C. J. Howard. Acta Cryst, 65, 134–146 (2009).
- J. P. Perdew, K. Burke, M. Ernzerhof, Phys. Rev. Lett. 77, 3865 (1996).
- 20. J. W. Furness, A. D. Kaplan, J. Ning, J. P. Perdew, and J. Sun, J. Phys. Chem. Lett. **11**, 8208 (2020).
- 21. A. D. Becke, J. Chem. Phys. 98, 5648 (1993).
- 22. A. V. Krukau , O. A. Vydrov, A. F. Izmaylov, and G. E. Scuseria, J. Chem. Phys. **125**, 224106 (2006).
- 23. J. Rodríguez-Carvajal et al., Phys. Rev. B 57,

R3189(R) (1998).

- 24. T. Kimura et al., Nature (London) 426, 55 (2003).
- 25. D. J. Hooton, Philos. Mag., 3, 4954 (1958).
- 26. T. Tadano and S. Tsuneyuki, Phys. Rev. B, 92,

054301 (2015).

27. T. Tadano, Y. Gohda and S. Tsuneyuki, J. Phys.-Condens. Mat., **26**, 225402 (2014)



【原著論文】

- 1.Jinya Suzuki, Hiroyasu Okochi, Naoki Matsui, Teppei Nagase, Takumi Nishikubo, Yuki Sakai, Takuya Ohmi, Zhao Pan, Takashi Saito, Hiroyuki Saitoh, Atsunori Ikezawa, Hajime Arai, Ryoji Kanno, Takafumi Yamamoto, Masaki Azuma, Selective Synthesis of Perovskite Oxyhydrides Using a High–Pressure Flux Method, Journal of the American Chemical Society, 145(30), 16398–16405 (2023)
- 2.Kengo Oka, Tomoyuki Ogawa, Hajime Yamamoto, Chika Sakaguchi, Ruwan Gallage, Naoya Kobayashi, Masaki Azuma, Compaction of α"-Fe₁₆N₂ particles by high-pressure treatment at several gigapascals, Scripta Materialia, 229, 115390 (2023)
- 3.Blair W. Lebert, Benjamin Bacq-Labreuil, Mark P. M. Dean, Kari Ruotsalainen, Alessandro Nicolaou, Simo Huotari, Ikuya Yamada, Hajime Yamamoto, Masaki Azuma, Nicholas B. Brookes, Flora Yakhou, Hu Miao, David Santos-Cottin, Benjamin Lenz, Silke Biermann, Matteo d'Astuto, Paramagnon dispersion and damping in doped Na_xCa₂. _xCuO₂Cl₂, Physical Review B, 108 (2), 024506 (2023)
- 4.Takuya Ohmi, Iain W. H. Oswald, James R. Neilson, Nikolaj Roth, Shunta Nishioka, Kazuhiko Maeda, Kotaro Fujii, Masatomo Yashima, Masaki Azuma, Takafumi Yamamoto, Thiocyanate-Stabilized Pseudo-cubic Perovskite CH(NH₂)₂PbI₃ from Coincident Columnar Defect Lattices, Journal of the American Chemical Society, 145 (36), 19759-19767 (2023)
- 5.Masayuki Fukuda, Takumi Nishikubo, Hongwu Yu, Yoichi Okimoto, Shin-ya Koshihara, Kazunari Yamaura, Masaki Azuma, A-Site Columnar-Ordered Perovskite CaZnV₂O₆ as a Pauli-Paramagnetic Metal, Inorganic Chemistry, 62(21), 8372-8378 (2023)
- 6.Takafumi Yamamoto, Shogo Kawaguchi, Taiki Kosuge, Akira Sugai, Naoki Tsunoda, Yu Kumagai, Kosuke Beppu, Takuya Ohmi, Teppei Nagase, Kotaro Higashi, Kazuo Kato, Kiyofumi Nitta, Tomoya Uruga, Seiji Yamazoe, Fumiyasu Oba, Tsunehiro Tanaka, Masaki Azuma, Saburo Hosokawa, Emergence of dynamically-disordered phases during fast oxygen deintercalation reaction of layered perovskite, Advanced Science, 10 (19), 2301876 (2023),

- 7.Takuma Itoh, Kei Shigematsu, Takumi Nishikubo, Masaki Azuma, Out-of-plane polarization reversal and changes in in-plane ferroelectric and ferromagnetic domains of multiferroic BiFe_{0.9}Co_{0.1}O₃ thin films by water printing, Scientific Reports,13, 7236, (2023)
- 8.Kei Shigematsu, Marin Katsumata, Takuma Itoh, Keita Ozawa, Haruki Shimizu, Keisuke Shimizu, Masaki Azuma, Magnetic domain change induced by in-plane electric polarization switching in Bi(Fe, Co)O₃ thin film, Advanced Physics Research, 2(12), 2200099 (2023)
- 9.Hiroshi Nakajima, Akihiro Osako, Noriharu Yodoshi, Yoshiharu Yamada, Hirofumi Tsukasaki, Ken Harada, Yuki Sakai, Kei Shigematsu, Takumi Nishikubo, Masaki Azuma, Shigeo Mori, Magnetization controlled by crystallization in soft magnetic Fe-Si-BP-Cu alloys, Microscopy, 72(4), 274-278 (2023)
- 10.Haoting Zhao, Zhao Pan, Xi Shen, Jianfa Zhao, Dabiao Lu, Jie Zhang, Zhiwei Hu, Chang-Yang Kuo, Chien-Te Chen, Ting-Shan Chan, Christoph J. Sahle, Cheng Dong, Takumi Nishikubo, Takehiro Koike, Zun-Yi Deng, Jiawang Hong, Runze Yu, Pu Yu, Masaki Azuma, Changqing Jin, Youwen Long, Antiferroelectricity-Induced Negative Thermal Expansion in Double Perovskite Pb₂CoMoO₆, Small, 20(2), 2305219 (2023)
- 11.Qiumin Liu, Hena Das, Takumi Nishikubo, Yuki Sakai, Ko Mibu, Tomoko Onoue, Takateru Kawakami, Tetsu Watanuki, Akihiko Machida, Xubin Ye, Jianhong Dai, Zhao Pan, Lei Hu, Satoshi Nakano, Masayuki Fukuda, Shiori Kihara, Koomok Lee, Takehiro Koike, Youwen Long, Masaki Azuma, Pressure-induced amorphization of Pb²⁺ and Pb⁴⁺ in perovskite PbFeO₃, Chemistry of Materials, 36(4), 1899-1907 (2023)
- 12.Feiyu Qin, Lei Hu, Yingcai Zhu, Yuki Sakai, Shogo Kawaguchi, Akihiko Machida, Tetsu Watanuki, Yue-Wen Fang, Jun Sun, Xiangdong Ding, Masaki Azuma, Integrating abnormal thermal expansion and ultralow thermal conductivity into (Cd,Ni)₂Re₂O₇ via synergy of local structure distortion and soft acoustic phonons, Acta Materialia, 264(1), 119544 (2024)

13.Botao Gao, Zhengyang Zhou, Shiqing Deng, Koomok Lee,

Masayuki Fukuda, Lei Hu, Masaki Azuma, Hui Liu, Jun Chen, Emergent Three-Dimensional Electric Dipole Sinewave in Bulk Perovskite Oxides

Nano Letters, 24(10), 3118-3124 (2024)

14.Takafumi Yamamoto, Yuya Otsubo, Teppei Nagase, Taiki Kosuge, Masaki Azuma, Synthesis and Structure of Vacancy-Ordered Perovskite Ba₆Ta₂Na₂X₂O₁₇ (X = P, V): Significance of Structural Model Selection on Discovered Compounds Inorganic Chemistry, 63(10), 4482-4486 (2024)

15. Takuya Ohmi, James R. Neilson, Wataru Taniguchi, Tomoya Fukui, Teppei Nagase, Yuki Haruta, Makhsud I. Saidaminov, Takanori Fukushima, Masaki Azuma, Takafumi Yamamoto FA₄Pb₂I_{7.5}(SCN)_{0.5}: n = 3 Member of Perovskite Homologous Series FA_{*n*+1}Pb_{*n*-1}I_{3*n*-1.5}(SCN)_{0.5} with Columnar Defects ACS Materials Letters, 6(5), 1913-1919, (2024)

16.Keita Ozawa, Yasuhito Nagase, Marin Katsumata, Kei Shigematsu, Masaki Azuma Single or vortex ferroelectric and ferromagnetic domain nanodot array of magnetoelectric BiFe_{0.9}Co_{0.1}O₃ ACS Applied Materials and Interfaces, 16(16),20930-20936(2024)

【総説】

 重松 圭,清水啓佑,北條 元,東 正樹 コバルト置換ビスマスフェライト薄膜における電場 印加磁化反転,日本物理学会誌,78(12),706 (2023)

2.西久保 匠

圧力下体積収縮を活かした負熱膨張物質の設計 高圧力学会誌, 33(2), 125-132 (2023)

3.東 正樹

巨大負熱膨張材料 BiNi1-xFexO3 とゼロ熱膨張コンポ ジット,マテリアルステージ,23(12),44-47 (2024)

【口頭発表】

1.Masaki Azuma,

Giant negative thermal expansion materials, International Conference on PROCESSING & MANUFACTURING OF ADVANCED MATERIALS (THERMEC2023), 7 月 3 日, Vienna

2.Yuki Sakai, Masaki Azuma,

A-site and B-site charge ordering in perovskite-type PbCoO₃,

Spin-Orbital-Lattice correlations induced phenomena in

emerging materials (SOLC23),7月3日, Rome

3.Takumi Nishikubo, Yuki Sakai, Kengo Oka, Masaichiro Mizumaki, Tetsu Watanuki, Takashi Mizokawa and Masaki Azuma,

Systematic charge distribution changes in Bi, Pb-3d transition metal perovskite oxides,

Spin-Orbital-Lattice correlations induced phenomena in emerging materials (SOLC23), 7 月 4 日, Rome

4.Hena Das,

Competing magnetic phases and spin-reorientation transitions in ortho- and hexa- ferrites, Spin-Orbital-Lattice correlations induced phenomena in emerging materials (SOLC23), 7 月 4 日, Rome

5.Masaki Azuma, Kei Shigematsu, Hajime Hojo, Keisuke Shimizu, Takuma Itoh, Ko Mibu, Magnetization reversal by electric field in Co substituted BiFeO₃,
Spin-Orbital-Lattice correlations induced phenomena in

emerging materials (SOLC23), 7 月 4 日, Rome

6.Hena Das, Masaki Azuma,

Understanding the mechanisms responsible for the anisotropic thermal expansion in Ca2RuO4 ruthenates through quantum mechanical calculations, The 4th International Symposium on Negative Thermal Expansion and Related Materials (ISNTE-4), 7 月 6 日, Padua

7.Yuki Sakai, Shiori Kihara, Shogo Wakazaki, Takumi Nishikubo, Masayuki Fukuda, Hena Das, Masaichiro Mizumaki, Ko Mibu, Akihiko Machida, Tetsu Watanuki, Masaki Azuma, Systematic charge distribution change in perovskite-type Bi0.5Pb0.5MO3 (*M* = 3d transition metal), The 4th International Symposium on Negative Thermal Expansion and Related Materials (ISNTE-4), 7 月 7 日, Padua

8.Takumi Nishikubo, Takashi Imai, Yuki Sakai, Masaichiro Mizumaki, Shogo Kawaguchi, Norihiro Oshime, Ayumu Shimada, Kento Sugawara, Kenji Ohwada, Akihiko Machida, Tetsu Watanuki, Kosuke Kurushima, Shigeo Mori, Takashi Mizokawa and Masaki Azuma, Domain structure observation and design of phase transitiontype negative thermal expansion materials, The 4th International Symposium on Negative Thermal Expansion and Related Materials (ISNTE-4), 7 月 7 日, Padua

9.Masaki Azuma

Magnetization reversal by electric field at room temperature in Co substituted bismuth ferrite thin film, International Conference on Materials Science, Engineering and Technology, 9 月 8 日, Singapore

- 10.Takumi Nishikubo, Yuki Sakai, Masaichiro Mizumaki, Shogo Kawaguchi, Norihiko Oshime, Kento Sugawara, Ayumi Shimada, Kenji Ohwada, Akihiko Machida, Tetsu Watanuki, Kosuke Kurushima, Shigeo Mori, Takashi Miokawa, Masaki Azuma Domain Structure Observation and Design of Phase Transition-type PbVO₃ Based Negative Thermal Expansion Materials International Conference on Powder and Powder Metallurgy, 2023, Kyoto (JSPMIC2023), 10 月 18 日, Kyoto
- 11.Qiumin Liu, Hena Das, Takumi Nishikubo, Yuki Sakai, Ko Mibu, Tomoko Onoue, Takateru Kawakami, Tetsu Watanuki, Akihiko Machida, Masaki Azuma Phase transition of PbFeO3 under high pressure International Conference on Powder and Powder Metallurgy, 2023, Kyoto (JSPMIC2023), 10 月 18 日

12.Hena Das

Designing multiferroic magnetoelectric hexagonal oxide materials

- The 14th APCTP Workshop on Multiferroics, 10 月 19 日, Tokyo
- 13.Masaki Azuma, Kei Shigematsu, Hajime Hojo, Keisuke Shimizu Takuma Itoh Magnetization reversal by electric field at room temperature in Co substituted bismuth ferrite thin film (invited) The 14th APCTP Workshop on Multiferroics, 10 月 19 日,Tokyo

14.Koomok Lee, Kei Shigematsu, Hena Das, Naomi Kawamura, Masaichiro Mizumaki, Naoki Ishimatsu, and Masaki Azuma Emergence of weak ferromagnetism in High Spin Co³⁺ substituted BiFeO₃ Materials Research Society of Japan 2023/ the International Union of Materials Research Societies 2023 (MRM2023/IUMRS-ICA2023), 12 月 13 日,Kyoto

15.Masaki Azuma

Systematic Charge Distribution Changes in Bi, Pb - 3d Transition Metal Perovskite Oxides 3rd International Symposium on Solid State Chemistry: Applications & Sustainable Development, 11 月 28 日,Panama 16.Takumi Nishikubo, Yuki Sakai, Masaki Azuma Unusual Charge Distribution and Physical Properties Induced By Bi, Pb 6s Electrons 3rd International Symposium on Solid State Chemistry: Applications & Sustainable Development, 11 月 29 日,Panama

(国内)

- 1.重松圭,長瀬泰仁,伊藤拓真,東正樹, 陽極酸化アルミナマスクの孔径変化による Co 置換 BiFeO3の強誘電・強磁性ドメイン変化, 第40回強誘電体会議,5月24日,京都
- 2.高橋一樹, 酒井雄樹, 西久保匠, 東正樹, PbTiO3型巨大 c/a 相 BiCoO3の負熱膨張化の試み, 粉体粉末冶金協会 2023 年度春季大会, 6 月 7 日,東京
- 3.吉田駿之介,西久保匠,酒井雄樹,東正樹, BiNiO3系負熱膨張材料の動作温度範囲の制御, 粉体粉末冶金協会 2023 年度春季大会,6月7日,東京
- 4.劉丘民, 西久保匠, 酒井雄樹, Hena Das, 壬生攻, 尾 上智子, 川上隆輝, 町田晃彦, 綿貫徹, 東正樹, PbFeO3の圧力誘起相転移, 粉体粉末冶金協会 2023 年度春季大会, 6月7日,東京
- 5.栃沢 晴希, 西久保 匠, 酒井 雄樹, 重松 圭, 東 正 樹, 山本 隆文 圧力を利用した酸水素化物におけるアニオン配列の制 御, 日本セラミックス協会第36回秋季シンポジウム,9月6 日,京都
- 6.西久保 匠, 今井 孝, 酒井 雄樹, 水牧 仁一朗, 河口 彰吾, 押目 典宏, 島田 歩, 菅原 健人, 大和田 謙二, 町田 晃彦, 綿貫 徹, 久留島 康輔, 森 茂生, 溝川 貴 司, 東 正樹,
 PbVO3の圧力下巨大体積変化を活かした負熱膨張設計 と分域構造の観察,
 日本セラミックス協会第 36 回秋季シンポジウム,9月7 日,京都
- 7.高橋 一樹,酒井 雄樹,西久保 匠,東 正樹,
 PbTiO3型巨大正方晶歪みを持つ BiCoO3の負熱膨張物 質化
 日本セラミックス協会第36回秋季シンポジウム,9月7
 日,京都

8.長瀬 鉄平,西久保 匠,酒井 雄樹,重松 圭,東 正樹,山本 隆文, カチオン秩序型ペロブスカイト酸化物 SrV_{0.3}Fe_{0.7}O₃の 合成と物性評価, 日本セラミックス協会第36回秋季シンポジウム,9月8 日,京都

9.西久保匠, 今井孝, 酒井雄樹, 水牧仁一朗, 河口彰 吾, 押目典宏, 島田歩, 菅原健人, 大和田謙二, 町田晃 彦, 綿貫徹, 久留島康輔, 森茂生, 溝川貴司, 東正樹, PbVO3の圧力下巨大体積変化を活かした負熱膨張設計 と分域構造の観察, 物理学会, 9月16日,仙台

10.酒井 雄樹, 松野 夏奈, 西久保 匠, 東 正樹
 ペロブスカイト型酸化物 PbCr_{1-x}Ti_xO₃ の負熱膨張
 粉体粉末冶金協会 2023 年度秋季大会, 10 月 20 日,京
 都

11.三宅 潤,小池 剛大,西久保 匠,酒井 雄樹,東 正樹 非晶質前駆体を用いた K₂NiF₄型負熱膨張材料の合 成および探索 粉体粉末冶金協会 2023 年度秋季大会,10 月 20 日,京 都

- 12.小野 大樹, 西久保 匠, 酒井 雄樹, 重松 圭, 東 正樹 マルチフェロイック物質 BiFeO3の4d,5d 元素置換に よる弱強磁性化粉体粉末冶金協会2023年度秋季大 会,10月20日,京都
- 13.西久保匠, 酒井雄樹, DAS Hena, 東正樹 ペロブスカイト PbMnO3の電荷秩序状態の解明 第64回高圧討論会, 11月1日,千葉
- 14.酒井雄樹, Sergey A. Nikolaev, 西久保匠, 中島宏, 森茂 生, 町田晃彦, 綿貫徹, 沖本洋一, 松田雅昌, 東正樹 ペロブスカイト型酸化物 PbCoO3の温度誘起相転移 第 64 回高圧討論会, 11 月 1 日,千葉
- 15.劉 丘民,西久保 匠・酒井 雄樹・Hena Das・壬生 攻・尾上 智子・川上 隆輝・町 田 晃彦・綿貫 徹・東 正樹
 PbFeO3の圧力誘起相転移 第 64 回高圧討論会,11 月 3 日,千葉

16.西久保 匠,酒井 雄樹,大和田謙二,押目典宏,久留島 康輔,森 茂生,東 正樹
PbVO3ベース負熱膨張物質の立方晶-正方晶相間ド メイン構造の観察 (Domain Structure Observation of PbVO3 based Negative Thermal Expansion Material)
日本 MRS 年次大会, 11 月 14 日,横浜

17.重松 圭, 勝俣 真綸, 伊藤 拓真, 小澤 慶太, 清水 陽樹, 清水 啓佑, 東 正樹
 Bi(Fe, Co)O3の面内電場印加によって生じる磁気ドメイン変化の観察 (Magnetic Domain Change Induced)

by In-Plane Electric Polarization Switching in Bi(Fe, Co)O₃ Thin Film) 日本 MRS 年次大会, 11 月 14 日,横浜

- 18.柴田 勇介,吉田 駿之介,西久保 匠,酒井 雄樹,東 正樹
 高エントロピー効果による B サイト置換 BiNiO3 の
 負熱膨張の拡大 (Broadening Negative Thermal
 Expansion in BiNiO3 Derivative by High-Entropy Effect)
 日本 MRS 年次大会, 11 月 14 日,横浜
- 19.東 正樹, 酒井 雄樹, 西久保 匠, 岡 研吾, 山本 孟 ビスマス, 鉛-3d 遷移金属ペロブスカイト酸化物の 系統的な電荷分布変化 (Systematic Charge Distribution Changes in Bi, Pb - 3d Transition Metal Perovskite Oxides) 日本 MRS 年次大会, 11 月 14 日,横浜
- 20.三宅 潤, 小池 剛大, 池田 政仁, 西久保 匠, 酒井 雄 樹, 東 正樹 非晶質前駆体を用いた K₂NiF4型負熱膨張材料の探 索 第 62 回セラミックス基礎科学討論会,1月8日,東京
- 21.小池 剛大,西久保 匠,酒井 雄樹,東 正樹
 K₂NiF4 型化合物 Sr₂CrO₄・Sr₂CrO₄の高圧合成と熱
 膨張評価
 第 62 回セラミックス基礎科学討論会,1月8日,東京
- 22.HENA DAS, Masaki Azuma Mechanism of anisotropic thermal expansion phenomena in Ca₂RuO₄ 第 62 回セラミックス基礎科学討論会、1 月 8 日.東京
- 23.酒井雄樹, Sergey A. Nikolaev, 西久保匠, 中島宏, 森茂 生, 町田晃彦, 綿貫徹, 沖本洋一, 松田雅昌, 東正樹 ペロブスカイト型酸化物 PbCoO3 の温度誘起相転移 日本セラミックス協会 2024 年年会, 3 月 16 日,熊本
- 24.西久保 匠,酒井 雄樹,東 正樹 新規アニオン欠損秩序型ペロブスカイト BiNinxFexO_{2.8}の構造と特異な電荷秩序 日本セラミックス協会 2024 年年会,3月16日,熊本
- 25.Hena Das, Masaki Azuma Anisotropic thermal expansion phenomena in Ca2RuO4 type systems 日本セラミックス協会 2024 年年会, 3 月 16 日,熊本
- 26.中山 創, 吉川 浩太, Lee Koomok, 安井 学, 金子 智, 黒内 正仁, 重松 圭, 東 正樹 電子線描画 HSQ をマスクに用いた BiFe0.9C00.1O3ナ

ノドットの作製 2024 年第 71 回応用物理学会春季学術講演会, 3 月 23 日,東京

【特許】 (1)国内特許出願 2件 (2)国際特許出願 1件