



Tokyo Tech



高エネルギー加速器研究機構



TOHOKU
UNIVERSITY

Press Release

2023年11月17日

東京工業大学

高エネルギー加速器研究機構

J-PARC センター

東北大学

超高速イオン伝導と高安定性を示す 低環境負荷材料を創製し、新しい伝導機構を解明 —新イオン伝導体・燃料電池・センサー等の開発を加速—

【要点】

- 従来の材料より 175 倍高い酸化物イオン (O^{2-}) 伝導度を持つ $Ba_7Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1}$ を創製
- 新材料は高いプロトン (H^+) 伝導度、高い安定性、希土類や鉛を含まないこと、低い焼結温度という低環境負荷といった特徴も持つ
- バケツリレー型超高速酸化物イオン伝導などの、新しいイオン伝導機構を解明

【概要】

東京工業大学 理学院 化学系の八島正知教授、作田祐一大学院生、藤井孝太郎助教、村上泰斗特任助教（研究当時）、安井雄太大学院生（研究当時）、高エネルギー加速器研究機構（KEK）物質構造科学研究所（研究当時）の萩原雅人博士、東北大学金属材料研究所の池田陽一助教と南部雄亮准教授、オーストラリア原子力科学技術機構（ANSTO）の Maxim Avdeev 博士と James R. Hester 博士らの研究グループは、中低温域で高い**酸化物イオン伝導度**（用語 1）、高い**プロトン伝導度**（用語 2）、高い安定性を示す新物質 $Ba_7Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1}$ （用語 3）を発見した。

$Ba_7Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1}$ の酸化物イオン伝導度は、実用材料のイットリア安定化ジルコニア（YSZ）より、 $306^{\circ}C$ で 175 倍高く、 $357^{\circ}C$ 以下で酸化ビスマス固溶体より高いという結果が得られた。また、湿潤空気中の伝導度（酸化物イオン伝導度とプロトン伝導度の合計）は従来材料 $Ba_7Nb_4MoO_{20}$ の 13 倍であった。さらに、 $Ba_7Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1}$ における大量の過剰酸素および水和した H_2O の酸素原子が、 $(Nb/Mo)_2O_9$ **二量体**（用語 4）および五配位多面体 $(Nb/Mo)O_5$ （**単量体**（用語 4））として取り込まれ、この二量体、単量体と四面体 $(Nb/Mo)O_4$ の消滅と再生成により超高速酸化物イオン伝導が起こることが分かった。この拡散機構では Nb/Mo が酸素原子をバケツリレーのように移動させると考えることができる（図 1）。超高速酸化物イオン伝導の一因である低い**活性化エネルギー**（用語 5）は、結晶構造における幅広い酸化物イオン伝導層に起因することも見出した。また、結晶構造における六方最密充填 BaO_3 層におけるプロトン移動が、高いプロトン伝導度の原因であることを明らかにした。この新しいイオン伝導機構の解明により、さらなる新材

料の発見が促進されると考えられる。また、希土類や鉛を含まず、焼結温度が 1,100～1,200°C と低く、環境負荷、資源、安全、安定性の上でも優れた超高速イオン伝導体 $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ の発見は、低コスト高性能燃料電池など電気化学デバイスの開発につながると期待される。

本研究成果は 2023 年 11 月 14 日（米国時間）に米国化学会の学術誌「*Chemistry of Materials*」に掲載された。

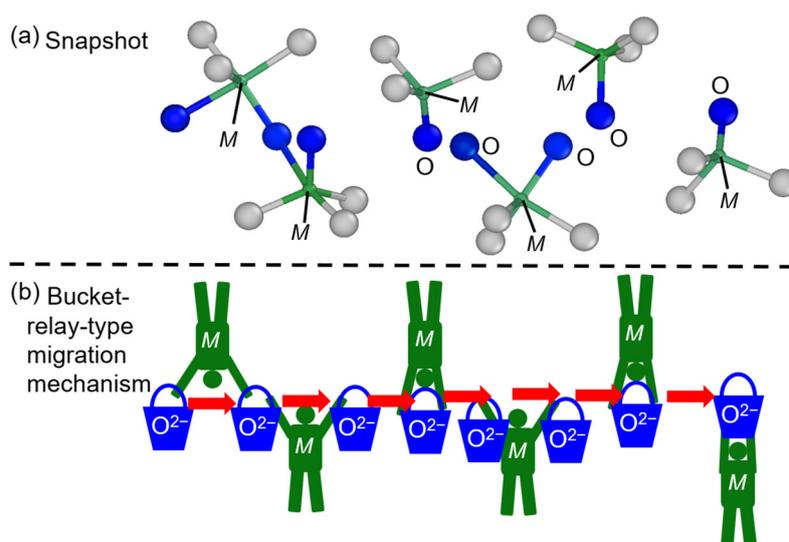


図 1: (a) 第一原理分子動力学シミュレーションにより得られた $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ のスナップショット。酸素欠損層上の酸素原子（青い球）が、二量体の消滅により隣の青い球を押し出して移動する。(b) この移動機構を模式的に表したバケツリレーの図。

青い球とバケツは酸素欠損層の酸素原子、灰色の球は六方最密充填層の酸素原子、緑色の球と人は M 原子を示す。ここで M は Nb/Mo であり、Nb 原子または Mo 原子を表す。©Authors and American Chemical Society (2023).

●背景

近年、酸化物イオンとプロトンの両方のイオンが伝導する、デュアル（二重）イオン伝導体に注目が集まっており、さまざまな電気化学デバイスへの応用が可能なクリーンエネルギー材料として期待されている。 $\text{Ba}_7\text{Nb}_4\text{MoO}_{20}$ がデュアルイオン伝導体として提案されているが、伝導度が低いことが問題であり、伝導度が高くて安定な材料が望まれていた。八島教授の研究グループではバリウム (Ba)、ニオブ (Nb)、モリブデン (Mo) を含む $\text{Ba}_7\text{Nb}_4\text{MoO}_{20}$ 系材料などのさまざまな新しいイオン（酸化物イオンおよび／またはプロトン）伝導体を探索してきた。また、優れたイオン伝導体の開発には、イオンが拡散する機構を深く理解する必要があり、八島教授の研究グループにおいても $\text{Ba}_7\text{Nb}_4\text{MoO}_{20}$ 系材料の平均構造を調べ、酸化物イオンが**準格子間機構**（用語 6）により拡散することを報告したが、その局所的・動的な構造は分かっていなかった。

●研究成果1：超高速イオン伝導を示す新物質 Ba₇Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1} の発見

本研究では、Ba₇Nb_{4-x}Mo_{1+x}O_{20+x/2} 試料 ($x = 0, 0.02, 0.04, 0.06, 0.08, 0.1, 0.12, 0.14, 0.16, 0.18, 0.2, 0.22, 0.25, 0.3$) を 1,100°C で固相反応法により合成し、その電氣的・構造的性質を調査した。Mo 過剰量 $x > 0$ の組成 Ba₇Nb_{4-x}Mo_{1+x}O_{20+x/2} を合成した理由は、Nb⁵⁺ の一部を Mo⁶⁺ で置換すれば過剰酸素量 $x/2$ が増加し、過剰酸素が格子間酸素として取り込まれて酸化物イオン伝導度が増加すると予想したためである。実験の結果、Ba₇Nb_{4-x}Mo_{1+x}O_{20+x/2} の 14 組成の中で新物質 Ba₇Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1} の電気伝導度が最も高いことが分かったので、Ba₇Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1} のイオン伝導性を詳しく調べた。その結果、乾燥雰囲気において**酸素濃淡電池の起電力測定** (用語 7) により得られた Ba₇Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1} の**酸素輸率** (用語 7) が 1 に近く、酸素分圧に対して電気伝導度が一定である電解質領域が非常に広いことから (例えば 603°C で 5.4×10^{-25} ~ 1 気圧)、乾燥雰囲気において Ba₇Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1} が酸化物イオン伝導体として機能することが分かった。電解質領域が広いことは高い電氣的・化学的安定性を持つことを意味する。また、CO₂ 気流中 400°C で 24 時間アニールしても試料は劣化せず、化学的安定性が高いことも分かった。乾燥空気中における Ba₇Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1} のバルク (粒内の) 伝導度 (酸化物イオン伝導度) は非常に高く、今回の実験においては、実用材料のイットリア安定化ジルコニア (YSZ) より 306°C で 175 倍高く、357°C 以下で酸化ビスマス固溶体より高いことが分かった (図 2)。湿潤空気中における Ba₇Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1} の伝導度 (デュアルイオン伝導度) はさらに高く、プロトン伝導度も高い。湿潤空気中 400°C における新物質 Ba₇Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1} の全直流伝導度 (デュアルイオン伝導度) は、従来材料 Ba₇Nb₄MoO₂₀ の 13 倍であり、BaCe_{0.9}Y_{0.1}O_{3- δ} (BCYO) や BaZr_{0.1}Ce_{0.7}Y_{0.1}Yb_{0.1}O_{3- δ} (BZCYYbO) よりも高い。これらの高い伝導度と高い安定性は、Ba₇Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1} が優れたイオン伝導体であることを示している。また、Ba₇Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1} は希土類や鉛を含まないため、また従来材料に比べて焼結温度が 1,100~1,200°C と低いため資源の確保、環境負荷と安全面においても優れた材料と言える。

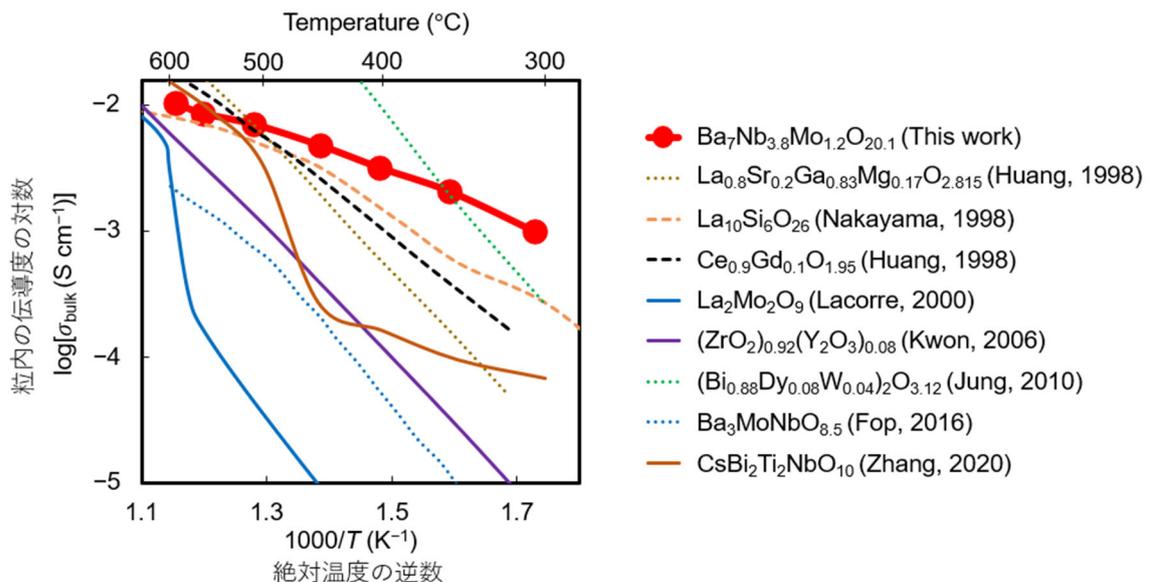


図 2: Ba₇Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1} と既知の酸化物イオン伝導体との粒内の伝導度の比較。紫色の線が YSZ、緑色の点線が酸化ビスマス固溶体の伝導度である。 ©Authors and American Chemical Society (2023).

●研究成果 2：超高速イオン伝導機構の解明

$\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ の高い伝導度の発現機構を調べるために低温～高温で $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ の中性子回折（用語 8）実験、第一原理分子動力学（AIMD）シミュレーション（用語 9）などを行った。その結果、図 3 に示すように、 $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ は六方ペロブスカイト関連酸化物（用語 10）であることが分かった。 $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ には酸素が欠損した $c'(\text{Ba}1)(\text{O}1)_{2.1-z}(\text{O}5)_z$ 層が存在する。中性子回折データの最大エントロピー法（MEM）により得られた中性子散乱長密度分布は、 c' 層上における格子酸素 O1 と格子間酸素 O5 間の酸化物イオン拡散を示している（図 4a）。このことは AIMD シミュレーションによっても確かめられた（図 4b）。この格子酸素と格子間酸素を介した準格子間機構が高酸化物イオン伝導度の原因である。

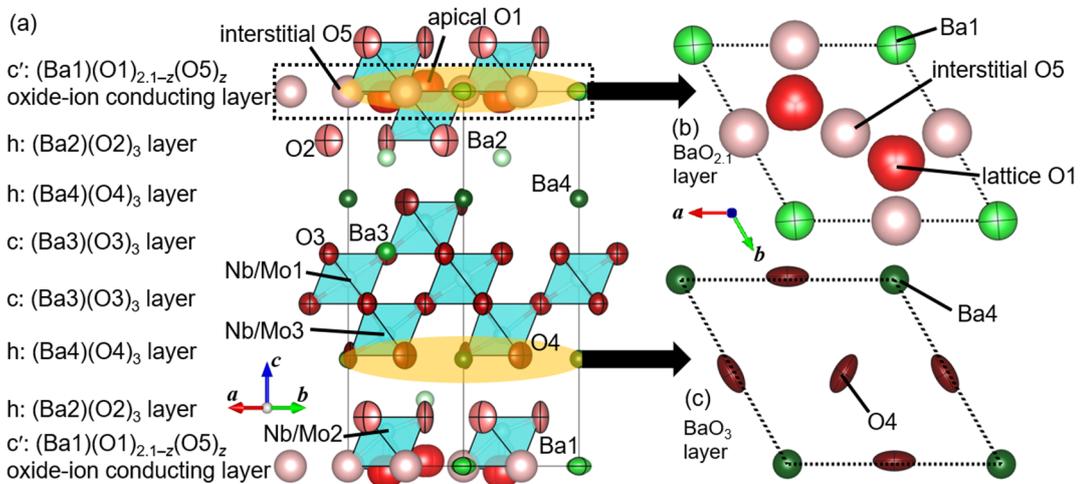


図 3：(a) 800°Cでその場測定した中性子回折データの構造解析により精密化した $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ の結晶構造。(a) の c' : $(\text{Ba}1)(\text{O}1)_{2.1-z}(\text{O}5)_z$ と (b) は酸化物イオンが伝導する酸素欠損層であり、赤い球の O1 は格子酸素、薄いピンク色の球である O5 は格子間酸素である。ここで z は O5 の酸素量を表す。(a) の六方最密充填層の一つ h : $(\text{Ba}4)(\text{O}4)_3$ を (c) に示す。

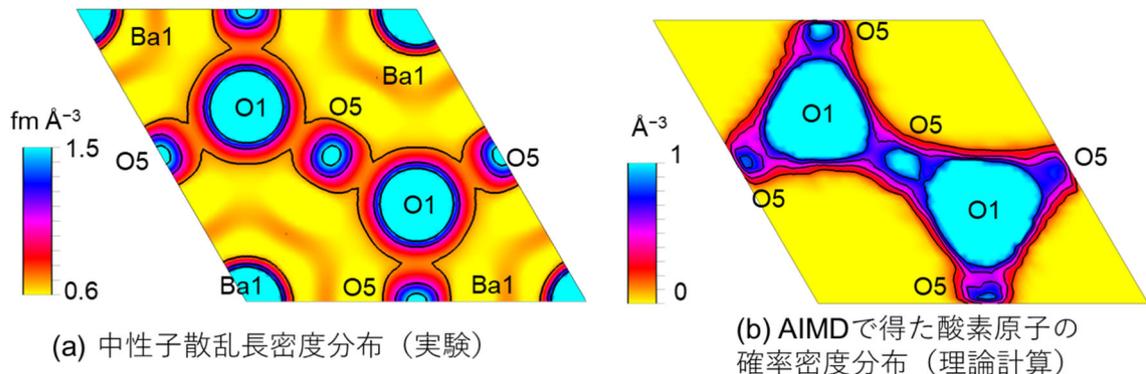


図 4：(a) 800°Cでその場測定した $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ の中性子回折データの MEM 解析により得られた、 c' 酸化物イオン伝導層（図 3b に対応）における中性子散乱長密度分布。(b) AIMD シミュレーションで得られた $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ の c' 酸化物イオン伝導層（図 3b, 4a に対応）における酸素原子の確率密度分布。©Authors and American Chemical Society (2023).

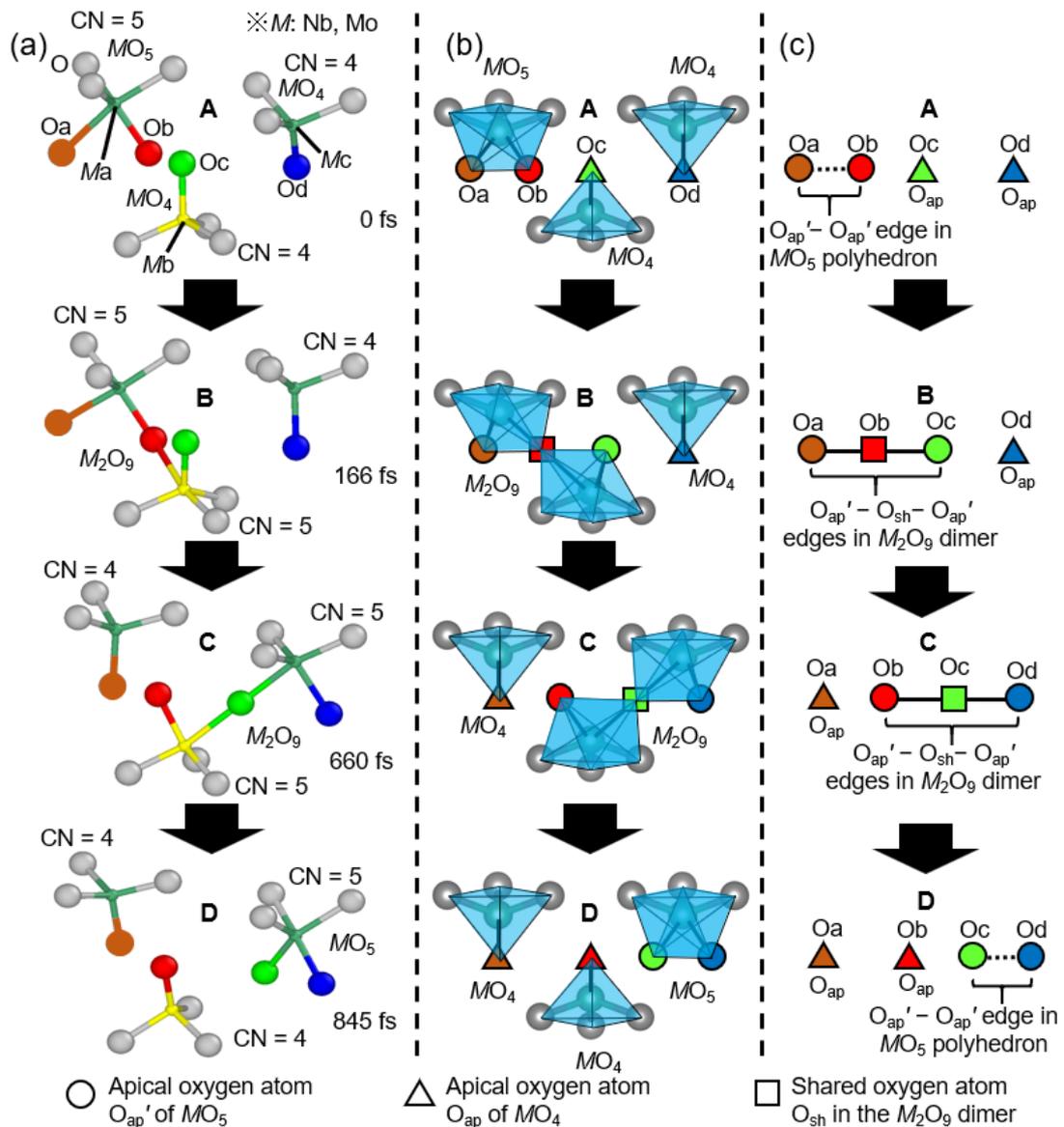


図 5: $1,200^\circ\text{C}$ における AIMD シミュレーションで得られた $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ における酸化物イオン移動の (a) スナップショットと (b,c) 模式図。©Authors and American Chemical Society (2023).

次に AIMD により局所的・動的構造の時間変化を調べた。結晶構造解析で得られた平均構造では、 c' 酸化物イオン伝導層には $M=(\text{Nb}/\text{Mo})$ の酸素四面体 MO_4 と八面体 MO_6 のみが存在するのに対し、AIMD で得られた局所的・動的構造では、 c 層には MO_4 と単量体 MO_5 と二量体 M_2O_9 のみが存在している (図 5)。この二量体、四面体と単量体が消滅し、再生成する際に、 c 層内の酸化物イオンが、隣に存在する別の酸化物イオンを押し出すという協調的 (cooperative) な準格子間機構により、酸化物イオンが移動すると考察した。この酸化物イオンの移動は、多くの人 (M 陽イオン) が一列に並び、バケツに入った水 (酸化物イオン) を隣の人に次々と手渡す、協調的な「バケツリレー」を連想させる (図 1)。類似した二量体の消滅・再生成により酸化物イオン伝導を示すとされている別の物質がいくつかあるが、その中で $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ は最も高い伝導度を示す。これは格子酸素 $\text{O}1$ と格子間酸素 $\text{O}5$ の距離が短く、格子をまたいで $\text{O}1$ と $\text{O}5$ が連結するからであると考えられる。

また、図 6 に示すように、六方ペロブスカイト関連酸化物における c' 酸化物イオン伝導層を挟む Ba2 と Nb/Mo2 の間の原子間距離が増加すると、酸化物イオン伝導度に対する活性化エネルギーが減少することが分かった。Ba₃MoNbO_{8.5} に比べて Ba₇Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1} における c 層の酸素量が少ないために、Ba2-Nb/Mo2 原子間距離が長く、活性化エネルギーが低いと考えられる。すなわち Ba₇Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1} の Ba2 と Nb/Mo2 の原子間距離が長く、Ba2 と Nb/Mo2 を含む伝導層が幅広いことが低い活性化エネルギーの原因である。

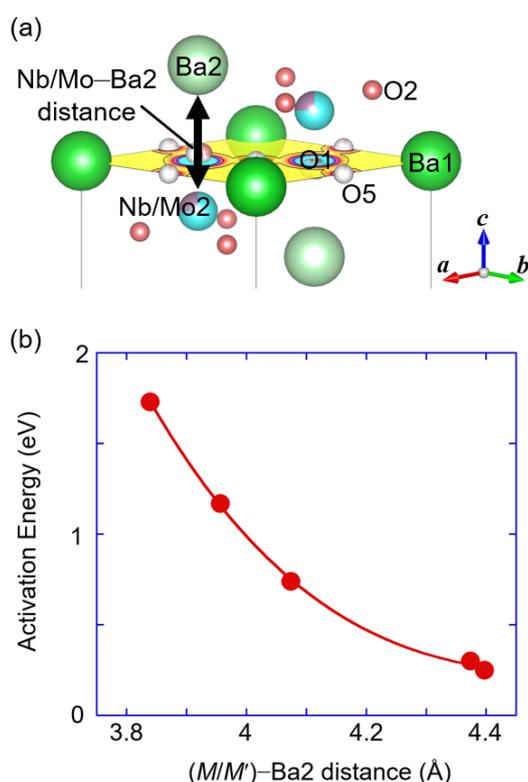


図 6：いくつかの六方ペロブスカイト関連酸化物における c' 酸化物イオン伝導層を挟む Ba2 と Nb/Mo2 原子の配置 (a) と、Ba2-Nb/Mo2 原子間距離と酸化物イオン伝導度に対する活性化エネルギーの関係 (b)。©Authors and American Chemical Society (2023).

最後に、高いプロトン伝導度の原因を調べるために、水和した Ba₇Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1} の中性子回折実験と AIMD シミュレーションなどを実施した。重水により水和した D₂O の酸素 O は c' 酸化物イオン伝導層に存在し、水和が c' 層で起こることが分かった。また、水和した D₂O の D は 5 K で c' 酸化物イオン伝導層に存在するのに対し、室温では六方最密充填層に存在することが分かった。高温 (1,200°C) における AIMD シミュレーションで、プロトンは六方最密充填 h 層において格子をまたいで大きく移動していることが見出された (図 7)。このことから、Ba₇Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1} における高いプロトン伝導は、h 層におけるプロトンの移動が原因であると考えられる。

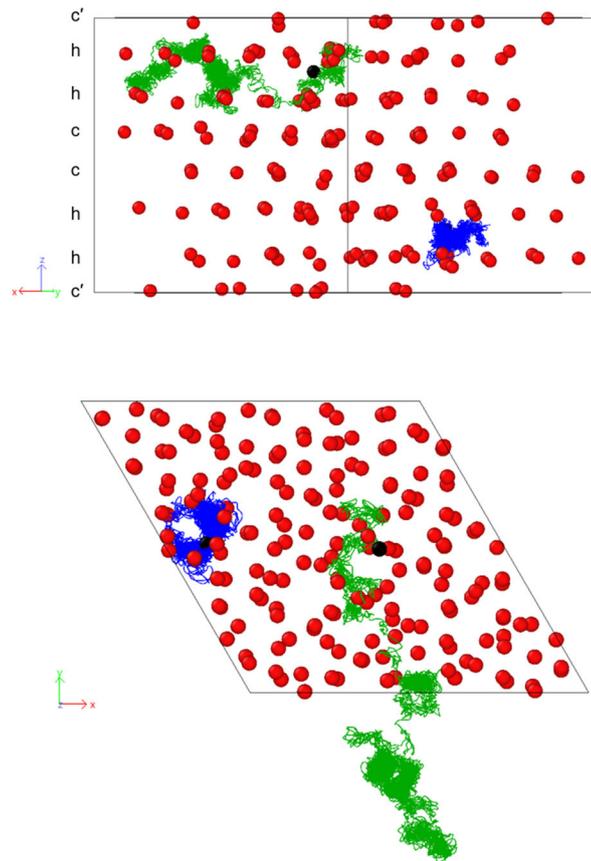


図7:AIMD シミュレーションにより得られた、水和した $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ におけるプロトンの軌跡。上の図が層の断面を横から見た図、下の図が上から見た図。緑色のプロトンが六方最密充填h層内を、格子を横切って大きく移動している。©Authors and American Chemical Society (2023).

●社会的インパクト

本研究では、超高速酸化物イオン伝導、高いハイブリッドイオン伝導と高いプロトン伝導を示す新物質 $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ を創製・発見した。中低温で高い伝導度と高い化学的安定性を示す $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ を電解質に用いた燃料電池を作製することができれば、現在実用化されている高分子燃料電池で使われている、高価な白金が必要なくなる。また従来のセラミック固体電解質である YSZ よりも動作温度を下げることができ、高価な耐熱材料が不要となる。例えば 1 mS/cm の酸化物イオン伝導度を実現するには、YSZ で約 500°C までの加熱が必要であるが、 $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ は約 200°C 低い 300°C で 1 mS/cm の伝導度を持つ。また、 BaZrO_3 固溶体の焼結温度 $1,700\sim 1,300^\circ\text{C}$ と YSZ の焼結温度 $1,400\sim 1,200^\circ\text{C}$ に比べて $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ の焼結温度 $1,100\sim 1,200^\circ\text{C}$ は低い。こうしたことから、燃料電池の製造コストを大幅に下げることができると期待される。 $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ は、高性能燃料電池のほかにも、ポンプ、センサーなどへの応用が見込まれる。こうした点から、本研究の成果には、新しいクリーンエネルギー技術と持続可能な社会の実現に貢献し、エネルギー・環境問題を解決するという社会的インパクトがあるといえる。

●今後の展開

本研究では、新しいイオン伝導機構を提案して実証した。二量体と五配位多面体の消滅と

再生成によるバケツリレー型酸化物イオン伝導、幅広い酸化物イオン伝導層による低い活性化エネルギーの実現、h 層のプロトン移動による高プロトン伝導など見出した新しいイオン伝導機構に基づいて、さらにイオン伝導体を設計・探索して、新しいイオン伝導体の開発が促進されると期待できる。

素材メーカーと大量生産技術の開発も行っており、今後 $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ を用いた燃料電池などの電気化学デバイスを製作・開発していく予定である。新しい製品を開発する共同研究を歓迎している。

●付記

本研究の一部は、JSPS 科学研究費助成事業 挑戦的研究 (開拓)「本質的な酸素空孔層による新型プロトン・イオン伝導体の探索」(21K18182)、同 基盤研究 (A)「新構造型イオン伝導体の創製と構造物性」(19H00821)、JST 研究成果展開事業 研究成果最適展開支援プログラム (A-STEP) 産学共同 (育成型)「高性能 SOFC の実現に向けた新規イオン伝導体の開発」(JPMJTR22TC)、JSPS 研究拠点形成事業 (A.先端拠点形成型)「高速イオン輸送のための固体界面科学に関する国際連携拠点形成」および「エネルギー変換を目指した複合アニオン国際研究拠点」等の助成を受けて行われた。

【用語説明】

- (1) **酸化物イオン伝導度**：酸化物イオンが伝導することによる電気伝導度を酸化物イオン伝導度という。
- (2) **プロトン伝導度**：プロトンが伝導することによる電気伝導度をプロトン伝導度という。
- (3) **$\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$** ：バリウム、ニオブ、モリブデンおよび酸素から構成される酸化物。母物質は $\text{Ba}_7\text{Nb}_4\text{MoO}_{20}$ である。六方ペロブスカイト関連酸化物と呼ばれる物質群の 1 つである。この物質群はプロトン伝導体あるいは酸化物イオン伝導体として注目されており、六方ペロブスカイト関連酸化物の高イオン伝導は新しい研究分野である。今回合成した $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ が水和すると、化学組成は $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1-x}\cdot x\text{H}_2\text{O} = \text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1-x}(\text{OH})_{2x}$ であり、H は OH の形で存在する。
- (4) **単量体、二量体**：本研究では $\text{Ba}_7\text{Nb}_{3.8}\text{Mo}_{1.2}\text{O}_{20.1}$ における単量体 (モノマー) を Nb または Mo の五配位酸素多面体 $(\text{Nb}/\text{Mo})\text{O}_5$ として定義している。ここで Nb/Mo は Nb または Mo 原子を表す。二つの $(\text{Nb}/\text{Mo})\text{O}_5$ から成る二量体 (ダイマー) を $(\text{Nb}/\text{Mo})_2\text{O}_9$ により定義している。二量体では二つの単量体が点共有した酸素により連結している。
- (5) **活性化エネルギー**：酸化物イオン伝導度 σ は $\sigma T = A \exp(-E_a/kT)$ あるいは $\sigma = A \exp(-E_a/kT)$ のように表される。ここで T は絶対温度、 E_a がイオン伝導度に対する活性化エネルギー、 k は Boltzmann 定数である。活性化エネルギーが低いと低温でのイオン伝導度が高くなるので、活性化エネルギーが低い材料がより優れていると考えられる。
- (6) **準格子間機構**：結晶のイオンは本来、正規の格子位置に存在するが、エネルギーが

少し高く準安定な空隙位置（サイト：席）にイオンが少量存在する物質がある。この空隙位置を格子間サイトと呼ぶ。格子間サイトに存在する酸素原子を格子間酸素と呼ぶ。格子間サイトから格子間サイトにイオンが移動して拡散する機構を格子間機構と呼ぶ。格子サイトのイオンが格子間サイトに移動すると同時に、その格子間サイトに存在したイオンが別の格子サイトに移動する、2つのイオンの協調的（cooperative）な移動による拡散機構を準格子間機構と呼ぶ。

- (7) **酸素濃淡電池の起電力測定、酸素輸率**：陽極と陰極の種類が同じ酸素であり、その酸素分圧が異なる電池を酸素濃淡電池という。酸素濃淡電池の構成は例えば $O_2[P(O_2)]$, Pt|固体電解質|Pt, $O_2[P^0(O_2)]$ である。酸素濃淡電池の起電力を用いて、電解質の酸素輸率を見積もることができる。酸素輸率とは、全電気伝導度 σ_{tot} のうち酸化物イオン伝導度 $\sigma_{O^{2-}}$ の割合 $\sigma_{O^{2-}}/\sigma_{tot}$ により定義される。
- (8) **中性子回折**：中性子による回折。重元素と、酸素などの軽元素の両方を含む物質では、軽元素の中性子散乱コントラストがX線散乱コントラストと比べて相対的に高いことが多い。そのため、X線回折ではなく中性子回折データを用いた構造解析によって、軽元素の原子の原子座標、占有率と原子変位パラメータを正確に決めることができる。本研究では KEK と日本原子力研究開発機構が共同運営する大強度陽子加速器施設 J-PARC の特殊環境中性子回折装置 SPICA と超高分解能粉末中性子回折装置 SuperHRPD、東北大学金属材料研究所の中性子回折装置 HERMES を用いた。
- (9) **第一原理分子動力学 (AIMD) シミュレーション**：実験データなど経験パラメータを用いずに、計算対象となる原子の種類と数と初期配置を用いて、量子力学に基づいて電子状態を計算することにより、原子間に働く力を見積もり、物質における原子の運動や物質の性質を調べるシミュレーション。AIMD は Ab Initio Molecular Dynamics の略である。
- (10) **六方ペロブスカイト関連酸化物**：ペロブスカイトとは $CaTiO_3$ （チタン酸カルシウム）の鉱物名である。広義のペロブスカイト型構造および広義のペロブスカイト関連構造は、 $CaTiO_3$ と同じ構造、 $CaTiO_3$ と類似した構造、 $CaTiO_3$ と同じ構造ユニットを含む構造、 $CaTiO_3$ と類似した構造を含む構造などの一連の構造を指す。広義のペロブスカイト型構造および広義のペロブスカイト関連構造は、(i) AMX_3 ペロブスカイト型構造、(ii) AMX_3 ペロブスカイト関連構造、(iii) 六方ペロブスカイト関連構造、(iv) モジュラー構造に分類できる。ここで A は Ba^{2+} などの比較的大きな陽イオン、 M はニオブ Nb^{5+} やモリブデン Mo^{6+} などの比較的小さな陽イオン、 X は O^{2-} などの陰イオンを示す。 Ba^{2+} のように酸素 O^{2-} とサイズが近い陽イオン A と陰イオン X を同一の球と見なしたとき、理想的な立方 AMX_3 ペロブスカイト型構造は、球が立方最密充填した AX_3 層とその隙間に存在する M から成るとみなせる。一方、六方ペロブスカイト型構造は六方最密充填した AX_3 層とその隙間に存在する M から成るとみなせる。六方最密充填した AX_3 層または陰イオンが一部欠損した六方最密充填層 $AX_{3-\delta}$ を含む構造を六方ペロブスカイト関連構造という。六方ペロブスカイト関連構造を有する化合物と酸化物をそれぞれ六方ペロブスカイト関連化合物お

よび六方ペロブスカイト関連酸化物という。六方ペロブスカイト関連構造における AX_3 層を簡便に表すために、立方最密充填した AX_3 層を記号 c で、六方最密充填した AX_3 層を記号 h で表す。Xの一部が欠損した c 層（立方最密充填した $AX_{3-\delta}$ 層）を記号 c' で表す。本研究により発見した $Ba_7Nb_{3.8}Mo_{1.2}O_{20.1}$ では AX_3 層は c'hcchh という積み重なり方をしている。（図 3a 参照）

【論文情報】

掲載誌：*Chemistry of Materials*

論文タイトル：Dimer-Mediated Cooperative Mechanism of Ultrafast-Ion Conduction in Hexagonal Perovskite-Related Oxides（六方ペロブスカイト関連酸化物における二量体を介した超高速イオン伝導の協同機構）

著者：Yuichi Sakuda（作田祐一、東工大 大学院生）、Masatomo Yashima（八島正知、東工大 教授、論文問い合わせ先・責任著者）、Taito Murakami（村上泰斗、東工大 特任助教（研究当時））、Maxim Avdeev（東工大 客員研究員（研究当時）・オーストラリア原子力科学技術機構 中性子回折グループマネージャー・シドニー大学 教授）、Kotaro Fujii（藤井孝太郎、東工大 助教）、Yuta Yasui（安井雄太 東工大 大学院生（研究当時））、James R. Hester（オーストラリア原子力科学技術機構 装置科学者）Masato Hagihala（萩原雅人 博士、KEK（研究当時））、Yoichi Ikeda（池田陽一、東北大 助教）、Yusuke Nambu（南部雄亮、東北大 准教授）

DOI：10.1021/acs.chemmater.3c02378

【問い合わせ先】

東京工業大学 理学院 化学系
教授 八島 正知（やしま まさとも）
Email: yashima@cms.titech.ac.jp
TEL: 03-5734-2225 FAX: 03-5734-2225

東北大学 金属材料研究所
助教 池田 陽一
Email: yoichi.ikeda.d2@tohoku.ac.jp
TEL: 022-215-2039

【取材申し込み先】

東京工業大学 総務部 広報課
Email: media@jim.titech.ac.jp
TEL: 03-5734-2975 FAX: 03-5734-3661

高エネルギー加速器研究機構 広報室

Email: press@kek.jp

TEL: 029-879-6047

J-PARC センター

Email: pr-section@j-parc.jp

TEL: 029-287-9600 FAX: 029-284-4571

東北大学 金属材料研究所 情報企画室広報班

Email: press.imr@grp.tohoku.ac.jp

TEL: 022-215-2144 FAX: 022-215-2482