層状ペロブスカイト酸水素化物における B1-B2 構造相転移 B1-B2 structural transition in layered perovskite oxyhydrides

山本隆文*

東京工業大学フロンティア材料研究所,〒226-8503 横浜市緑区長津田町 4259 Takafumi Yamamoto* Laboratory for Materials and Structures, Tokyo Institute of Technology 4259 Nagatsuta, Midori-ku, Yokohama, 226-8503, Japan

1 はじめに

水素はクリーンなエネルギー源として注目されて おり、今後の社会を大きく変える技術としてその製 造、貯蔵、エネルギー変換などの分野で盛んに研究 が行われている。今後水素技術を発展させていくう えで、水素自身がもつ性質をより深く理解すること は非常に重要な課題といえる。

最近我々のグループはアニオンとしての水素、ヒ ドリド(H⁻)に着目して研究を行っている。ヒドリ ド種の還元力は極めて強いため、熱力学的にはほと んどの遷移金属をカチオンから金属単体まで還元し てしまう。したがって、固体化学で通常用いられる 高温固相反応では、遷移金属を含む酸水素化物を得 ることは従来困難であった。しかし近年の合成手法 の発展により、遷移金属を含む酸水素化物の合成例 が加速的に増えつつある [1-3]。2014 年に、一連の (層状)ペロブスカイト酸化物 Sr_{n+1}V_nO_{3n+1} (n = 1, 2, ∞) に対し CaH₂を還元剤として低温で反応させると、

VO₆ 八面体の頂点酸素がすべてヒドリド(H⁻)に交換 された Sr_{n+1}V_nO_{2n+1}H_n (図 1a, c) が得られることが Hayward らによって報告された[4]。また Sr₂VO₃H₁ (n= 1) は超高圧を用いた直接反応でも得られることが 知られている[3]。

2017年に我々は高圧下での SrVO₂H の放射光 X線 回折実験などを通じて、(1)ヒドリドの圧縮率が酸化 物イオンに比べ非常に大きいこと、(2)超高圧下に置 いてもヒドリドが π 結合できないという特異的な性 質を明らかにした[5]。本研究では、層状ペロブスカ イト酸水素化物 Sr_{n+1}V_nO_{3n+1} (n = 1, 2)の高圧下放射光 X線回折測定を行うことにより、その高圧下での挙 動を明らかにした [6]。

2 <u>実験</u>

Sr_{n+1}V_nO_{3n+1} (n = 1, 2) の粉末試料において、ダイヤ モンドアンビルセル(DAC)を用いた高圧放射光 X 線 回折実験を PF-AR NE1A で行った。入射光の波長は $\lambda = 0.4181$ Å (for n = 1) と 0.4175 Å (for n = 2)であり、 ビームはコリメータを用いて 30µm に絞った。レニ ウムガスケットの約 100µm のサンプルホール内に入 れた粉末試料の回折データを取得した。圧媒体はダ フニーオイル 7373 を使用し、ルビー蛍光による圧 力測定を行った。複数のルビーによる圧力測定から 最高圧において圧力勾配が±4GPa程度であった。



図1: Sr₂VO₃H (*n* = 1)の常圧相 (a) と高圧相 (b) Sr₃V₂O₅H₂ (*n* = 2) の常圧相 (c) と高圧相 (d)₂。赤い球、 水色の球、白い球はそれぞれ酸素、ヒドリド、スト ロンチウムを表す。多面体の中心に遷移金属が位置 する。

3 <u>結果および考察</u>

 $Sr_2VO_3H(n = 1)$ と $Sr_3V_2O_5H_2(n = 2)$ の様々な圧力で の放射光 X線回折パターンをそれぞれ図 2,と図 3 に 示す。圧力をかけていくと、ピークが格子の収縮に 対応して高角側にシフトしていくことがわかる。 Sr_2VO_3H と $Sr_3V_2O_5H_2$ はどちらもおよそ 40GPa で新 しいピークが現れ、徐々に常圧相のピークが減少し ていった。この相転移は関連した構造を持つ酸化物 $Sr_3Fe_2O_5$ [7]や Sr_2CuO_3 [8]で観測された構造相転移と 同様であり、インターグロース構造における B1-B2 構造相転移(NaCl 構造から CsCl 構造への相転移) である。それぞれ図 1b, 1d の高圧相構造を仮定した シミュレーションパターンを図 2,3の一番上に示し た。パターンは実験データとよく一致しており、 B1-B2 構造相転移が起こっていることが分かった。 リートベルト構造解析による体積分率の評価によっ て相転移圧をそれぞれ 43GPa (Sr₂VO₃H)と 45 GPa (S r₃V₂O₅H₂)と決めた。この B1-B2 構造相転移はカチオ ンとアニオンのイオン半径比でスケールできること が分かっている[8]。今回の酸水素化物のヒドリドを すべて酸化物イオンに置換した構造における相転移 圧と比較して、明確に低圧で相転移が起こることは、 ヒドリドが酸化物イオンと比較して圧縮率が大きい ことが関連している。より詳しい内容は論文[6]を参 考にされたい。

4 <u>まと</u>め

本研究では層状ペロブスカイト酸水素化物 Sr_{n+1}V_nO_{3n+1}(n = 1, 2)の圧力誘起 B1-B2 構造相転移を 明らかにした。これまで明らかにされていたインタ ーグロース構造はすべて酸化物であったが、酸水素 化物でも同様に起こることを明らかにした。またイ オン半径比による相転移圧のスケーリングにより、 ヒドリドが酸化物イオンに比べて圧縮率が高いこと が分かった。最近ではヒドリドの柔軟性と関連した 通常とは異なる物質設計が提案されている[9]。また、 ヒドリドには π 結合できないという他のアニオンに はないという特異的な性質がある。このようにヒド リドには酸化物では不可能であった物質設計が可能 になることが明らかになってきており、今後のさら なる研究の進展が望まれる。

参考文献

- [1] M. A. Hayward et al., Science 295, 1882 (2002).
- [2] T. Yamamoto et al., Chem. Lett. 42, 946 (2013).
- [3] J. Bang et al., J. Am. Chem. Soc. 136, 7221 (2013).
- [4] F. D. Romero et al., Angew. Chem. Int. Ed. 53, 7556 (2014).
- [5] T. Yamamoto et al., Nat. Commun. 8, 1217 (2017).
- [6] T. Yamamoto et al., Inorg. Chem. 58, 15393 (2019).
- [7] T. Yamamoto *et al.*, J. Am. Chem. Soc. 133 (2011) 6036.
- [8] T. Yamamoto et al., Inorg. Chem. 50, 11787 (2011).
- [9] T. Broux et al., Inorg. Chem. 141, 8717 (2019).

<u>成果</u>

T. Yamamoto et al., Inorg. Chem. 58, 15393 (2019).

*yama@msl.titech.ac.jp



図 2: Sr₂VO₃Hの高圧放射光 X線回折パターン。* は Re ガスケットのピーク。



図 3: Sr₃V₂O₅H₂の高圧放射光 X 線回折パターン。* は Re ガスケットのピーク。