V-doped Bi₂Ti₂O₇におけるアルカリ土類元素の添加効果
一第一原理バンド計算による検討 –
松嶋 茂憲*・中村 光騎・石井 純子・小畑 賢次

Effects of alkaline earth metal addition of on the electronic structure of V-doped Bi₂Ti₂O₇ supercell

Shigenori MATSUSHIMA, Kouki NAKAMURA, Junko ISHII, and Kenji OBATA

Abstract

The electronic structures of (M, V)-doped $Bi_2Ti_2O_7$ (M = Mg, Ca, Sr, Ba) supercells are calculated using the generalized gradient approximation (GGA). As previously reported, when a Ti atom is replaced with a V atom, two strongly localized peaks, corresponding to the V 3*d* states, appear in the bandgap of $Bi_2Ti_2O_7$. Further, when the V-doped $Bi_2Ti_2O_7$ is doped with an alkaline earth element (Mg, Ca, Sr, and Ba), the distortion of the VO₆ octahedron becomes large, leading to an increment of O 2p state densities near the VBM of the host material. Among the (M, V)-doped $Bi_2Ti_2O_7$ (M = Mg, Ca, Sr, Ba) supercells examined, it is expected that (Ca, V)-doped $Bi_2Ti_2O_7$ supercell exhibits higher visible light absorption than before the addition of Ca.

Key words: Bi₂Ti₂O₇, V-doped Bi₂Ti₂O₇, (M, V)-doped Bi₂Ti₂O₇, First-principles, Energy band calculation

1. 緒言

筆者らは、前報においてパイロクロア型構造を持つ Bi₂Ti₂O₇ (BTO)に V^{5+} をドープすると、BTO のバンドギャ ップ中に V 3d に起因する不純物準位が形成されることを 報告した [1]。BTO はバンドギャップが小さいため、V を ドープしなくても可視光線を吸収することができる。しか しながら、さらに V を添加することで、添加前よりも多く の可視光線を吸収できると考えられる。本報では、 Vdoped BTO にアルカリ土類金属元素 (M = Mg, Ca, Sr, Ba) を共添加し、その添加効果について第一原理バンド計算に より調査することを目的とした。なお、本稿では V は V⁵⁺, M は M²⁺と仮定した。

2. 計算方法

2. 計算方法

最適化前の BTO の結晶学情報は、ICSD データベースに 登録されている文献値を参考にした [2]。BTO の格子定数 と原子座標は、空間群 P1 として CASTEP を用いて構造最 適化した [3]。交換相関相互作用は、一般化密度勾配近似 法(generalized gradient approximation, GGA)の枠内とした [4]。基底平面波のカットオフエネルギーは 380 eV,擬ポ テンシャルは Vanderbilt の非局所型ウルトラソフトポテン シャルとした [5]。第一ブリルアン・ゾーン(first Brillouin zone, FBZ)における k 点積分は、Monkhorst-Pack 方式で 2 x 2 x 2 の k 点メッシュから 4 つの k 点を選択した [6]。Vdoped BTO スーパーセルは、Bi₂Ti₂O₇中の1 つの Ti を V で 置換することで作成した。BTO へのアルカリ土類元素 (M= Mg, Ca, Sr, Ba)の導入は、1 つの Bi 原子を M 原子 で置換して行った。さらに、V-doped BTO に M を導入し て、共ドープスーパーセル(M, V)-doped BTO を作成した。 これらのスーパーセルの格子定数は、構造最適化された BTO と同じとし、原子座標のみを最適化した。Fig. 1 に、 第一原理バンド計算で使用した (M, V)-doped BTO スーパ ーセルを示す。

第一原理エネルギーバンド計算は、バンド計算法の中で 最も高精度な FLAPW+*lo* (Full-potential Linearized Augmented Plane Wave + *local orbital*) 法により行った [7, 8]。Muffin Tin (MT) 球の半径 (R_{MT}) は、(Mg, V)-doped BTO では Mg, V, Bi, Ti, Oの順に 1.85, 1.69, 2.33, 1.83, 1.53 a.u., (Ca, V)-doped BTO では Ca, V, Bi, Ti, Oの順に 2.07, 1.71,



Fig. 1 (M, V)-doped BTO スーパーセル

2.30, 1.84, 1.54 a.u., (Sr, V)-doped BTO では Sr, V, Bi, Ti, O の 順に 2.22, 1.69, 2.29, 1.82, 1.53 a.u., (Ba, V)-doped BTO では Ba, V, Bi, Ti, O の順に 2.34, 1.70, 2.27, 1.82, 1.54 a.u. とした。 平面波のカット・オフはいずれも $R_{MT} * K_{max} = 7.0$ とした。 状態密度 (density of states, DOS) に関する k 点積分は 32 の k 点で実施した。また、光学的性質を調べるために、複素 誘電関数 $\varepsilon(\omega) = \varepsilon_1(\omega) + i\varepsilon_1(\omega)$ を計算した [9]。虚数部 $\varepsilon_1(\omega)$ は、電子で占有されている状態と非占有の状態間の運動量 行列要素から数値的に求め、Kramers-Kronig 関係を用いて 実数部 $\varepsilon_1(\omega)$ に変換した。さらに、複素誘電関数に基づい て理論的な光学吸収スペクトルを導いた。

3. 結果及び考察

Table 1 には、構造最適化した M-doped BTO(M=Mg, Ca, Sr, Ba) スーパーセルについて、M とそれに配位した酸素 原子との結合距離(M-O距離)を示している。M は Bi サ イトに1原子導入した。Bi と酸素との結合距離(Bi-O距 離)は、2.24821Å(x 2)と2.58256Å(x 6)の2種類が存在す る。M で置換すると、前者の酸素原子(O₁)はより接近し、 後者(O₂)はより遠ざかることがわかった。また、M²⁺のイ オン半径の増加とともに、平均のM-O距離が増加した。 これらのスーパーセルの第一原理バンド計算では、BTO のバンドギャップ中に不純物準位は形成されなかった。

Table 2 には、構造最適化した(M, V)-doped BTO (M = Mg, Ca, Sr, Ba) スーパーセルについて、M および V に配位し た酸素原子の配位数や M-O 距離および V-O 距離を示し ている。V-doped BTO スーパーセル中に M を導入すると、 M 周囲の配位数や M-O 結合距離が M のドープ前とは大 きく異なっていることがわかる。M=Mg の場合では、配 位数が8から6へ減少し、M-O結合距離はすべて異なっ た。M = Ca, Sr, Ba の配位数はいずれも8 であるが、M-O 距離はすべて異なった。このことは、Mの追加前後におい て、BTO のバンドギャップ中に局在化する V 3d のエネル ギー位置や分布が変化することを意味している。このよう なM-O距離およびV-O距離の変化は、BTOの価電子帯 の主成分である O 2p の状態密度の大きさやエネルギー分 布に影響を与えると考えられる。なお、前報で使用した V-doped BTO スーパーセル6つの V-O 距離もすべて異な っているが、各結合距離の差は小さかった。これに M を 追加することによって、各 V-O 距離の差が拡大した。

Fig. 2には、(M, V)-doped BTO に関して得られた状態密度(density of states, DOS)を示している。エネルギーの原点は価電子帯の頂上とした。前報で述べたように、BTOのバンドギャップはGGA法では2.68 eVであり、V-doped BTOでは2つに分裂したV3d準位がバンドギャップの中央付近に現れた。Fig. 2から、これらのV3d準位はMドープによって伝導帯側へシフトし、V3dの分裂幅が拡大していることがわかる。分裂したV3dの状態密度は、M=Caの場合を除いて低エネルギー側の準位が大きくなった。分裂したV3dの位置は、(Mg, V)-doped BTOでは2.16

Table 1	M-doped BTO $(M = Mg, Ca, Sr, B)$	a) スーパーセ
ルにおけ	ろMと酸表面子との結合距離(Å)

No.	Bi *1	Mg	Ca	Sr	Ba
1	2.24281	1.92268	2.18701	2.37385	2.48485
2	2.24281	1.92280	2.19114	2.37457	2.48485
3	2.58256	2.64687	2.63625	2.66648	2.72710
4	2.58256	2.65177	2.63655	2.66651	2.72710
5	2.58256	2.65235	2.63679	2.66651	2.72710
6	2.58256	2.66365	2.63709	2.66659	2.72713
7	2.58256	2.66395	2.63722	2.66659	2.72713
8	2.58256	2.66918	2.63722	2.66667	2.72713
平均值	2.49762	2.47416	2.52491	2.59347	2.66655

*1:BTO の場合である。

Table 2 構造最適化した(M, V)-doped BTO における酸素原 子の配位数と M-O 距離および V-O 距離(Å)

	(Mg, V)		(Ca, V)		(Sr, V)		(Ba, V)	
	Mg	V	Ca	V	Sr	V	Ba	V
1	1.97272	1.71412	2.20139	1.73114	2.35961	1.71553	2.49007	1.72174
2	1.97281	1.71529	2.20173	1.73241	2.35973	1.71978	2.49076	1.72223
3	2.11851	1.91190	2.56222	1.91354	2.62884	1.91827	2.70475	1.91486
4	2.11872	1.91268	2.56268	1.91403	2.62920	1.92028	2.70498	1.91646
5	2.73365	2.15544	2.60041	2.09504	2.64641	2.13542	2.72179	2.12102
6	2.73417	2.15722	2.60108	2.09521	2.64676	2.13546	2.72197	2.12351
7			2.75017		2.69511		2.72812	
8			2.75039		2.69514		2.72819	
平均值	2.27510	1.92778	2.52876	1.91356	2.58260	1.92412	2.66133	1.91997
配位数	6	6	8	6	8	6	8	6

と 2.52 eV, (Ca, V)-doped BTO では 2.01, 2.07 及び 2.20 eV, (Sr, V)-doped BTO では 2.07 と 2.32 eV, (Ba, V)-doped BTO では 2.10 と 2.32 eV であった。

BTO と同じパイロクロア型構造を持つ Y₂Ti₂O₇ (YTO) の Ti サイトに V を導入すると、バンドギャップ中に局在化 した V 3d 準位が形成されること,さらに、V-doped YTO に Ca を共添加すると、添加前よりも強い黄色が発現する ことが報告されている [10]。以前に、筆者らは、V と Ca の共添加によって強い黄色が発現するメカニズムを明らか にするため、V-doped YTO および(Ca, V)- doped YTO スー パーセルについて第一原理バンド計算を実施した。その結 果、V-doped YTO に Ca を添加すると、価電子帯頂上付近 の O 2p に由来する状態密度が増加することを見出した [11]。このことは、Ca と V の共添加によって、BTO の価 電子帯から V 3d 準位への光学遷移確率が増大することを 意味しており、これが強い黄色が現れる原因であると考え られる。

この考察に基づいて、価電子帯頂上付近における(M, V)-doped BTO の状態密度の面積を比較した。面積の比較 に用いたエネルギー領域は Fig. 2 に示している。その結果、 価電子帯頂上付近の面積は M = Mg < Sr < Ba < Ca の順で増 加し、Ca の場合に最も大きくなった。V-doped BTO の面 積と比較すると、Mg や Sr の添加では減少, Ba 添加では ほぼ等しく、Ca では増加することがわかった。このため、 V-doped BTO へのアルカリ土類金属の共添加では Ca が最 も有望と考えられる。よって以下では、(Ca, V)-doped BTO について複素誘電関数と理論的な光学吸収スペクトルを算





Fig. 2 構造最適化された(M, V)-doped BTO スーパーセル に関する全状態密度

出した。

Fig. 3 には、 (Ca, V)-doped BTO について得られた複素 誘電関数の実数部ει(ω)と虚数部εω(ω)を示している。複素 誘電関数の計算では、Kramers-Kronig 変換を用いた。(Ca, V)-doped BTO スーパーセルは空間群 P1 を持つため、その 誘電率テンソル成分は3つの対角成分と3つの非対角テン ソル成分からなる。実数部のει(0)から求まる BTO の屈折 率は約 2.80 であり、(Ca, V)-doped BTO スーパーセルに関 しても同程度の値であった。一方、ε2(ω)は価電子帯から V 3d または伝導帯への光学吸収挙動を表している。BTO では、3.4 eV付近に大きなピークが観察された。状態密度 との比較から、価電子帯のBi6sやO2pから伝導帯へのBi 6p や O 2p へのバンド間吸収に起因するものと考えられる。 V-doped BTO では、BTO のバンド間吸収に加えて、1.35 eVと1.86 eVに小さな新しいピークが確認された。状態密 度との比較から、価電子帯からバンドギャップ中の V 3d への電荷移動型吸収に起因するものと考えられる。(Ca, V)-doped BTO では、V-doped BTO よりも V 3d が伝導帯側 ヘシフトしている。このため、電荷移動型吸収が 2.2 eV 付 近および 2.8~2.9 eV に観察された。

Fig. 4 には、 (Ca, V)-doped BTO について見積もられた 光学吸収スペクトルを示している。光学吸収スペクトルの 導出には、下記の式を用いた [9, 12]。

$$I(\omega) = \left(\sqrt{2}\omega/c\right) \left[\sqrt{\varepsilon_1(\omega)^2 + \varepsilon_2(\omega)^2} - \varepsilon_1(\omega)\right]^{1/2}$$

複素誘電関数の場合と同様に、テンソル成分は3つの対角 成分と3つの非対角成分からなる。特徴的なことは、可視 光線(1.59~3.26 eV)の吸収に対応するエネルギー領域に おいて、対角成分だけでなく非対角成分も光吸収に対して 大きな寄与をしていることである。非対角成分の重要な寄 与は、(Ca, V)-doped BTO が旋光性や円二色性のような磁 気光学効果を有することを示唆している [13, 14]。類似の 非対角成分の寄与は、(Ca, V)-doped YTO スーパーセルに ついても認められている [11]。これらのスーパーセルに 共通することは、Mを共添加すると V-O 結合の距離が変



Fig. 3 (Ca, V)-doped BTO に関する複素誘電関数

化するため、電荷移動型吸収の役割を担う VO₆多面体の対称性が低下していることである。対称性の低下は、価電子 帯頂上付近における O 2p の局在化を促進するため、O 2p -V 3d 間の光学的遷移確率の増加をもたらすと考えられ る。

しかしながら、Ca を除けば、Mg や Sr を共添加すると 価電子帯頂上付近における O 2p の局在化は弱くなり、Ba 添加では有意な効果が認められないことが Fig. 2 より明ら かである。したがって、可視光領域における V-doped BTO の光学吸収力を高めるには、単純にVO₆多面体を歪ませる のではなく、最適の歪値を見出すことが重要と考えられる。

4. 結言

本研究では、構造最適化した (M, V)-doped BTO (M=Mg, Ca, Sr, Ba) スーパーセルに最も高精度な第一原理バンド計 算である FLAPW+*lo* 法を適用し、詳細な固体電子構造を調 べた。得られた知見を以下に示す。

 BTO にドープされたアルカリ土類元素(M)は、その バンドギャップ中に不純物準位を形成しない。

- V-doped BTO に M を共添加すると、バンドギャップ 中に局在化した V 3d 準位が伝導帯側へシフトする。
- Ca を共添加すると、V-doped BTO の価電子帯頂上付 近における O 2p の状態密度が増加することから、価 電子帯から V 3d 準位への光学遷移確率が増大すると 考えられる。
- 4) (Ca, V)-doped BTO に関する複素誘電関数および吸収 スペクトルの計算から、対角テンソル成分だけでな く、非対角成分も光学遷移に大きな役割を果たして いる。



Fig.4 理論的な吸収スペクトル

[References]

- [1] 松嶋 茂憲,石井 純子,中村 光騎,小畑 賢次, 北九州工業高等専門学校研究報告,54,29-32 (2021).
- [2] A.L. Hector, S.B. Wiggin, J. Solid State Chem., 177, 139-145 (2004).
- [3] V. Milman, B. Winkler, J. A. White, C. J. Pickard, M. C. Payne, E. V. Akhmatskaya, and R.H. Nobes, *Int. J. Quantum Chem.*, **77**, **895-910** (2000).
- [4] J.P. Perdew, K. Burke, and M. Ernzerhof, *Phys. Rev. Lett.*, 77, 3865-3868 (1996); *ibid*, 78, 1396 (1997).
- [5] D. Vanderbilt, Phys. Rev. B, 41, 7892-7895 (1990).
- [6] H.J. Monkhorst, J.D. Pack, Phys. Rev. B, 13, 5188- 5192 (1976).
- [7] P. Blaha, K. Schwarz, G.K.H. Madsen, D. Kvasnicka, J. Luitz, WIEN2k, An Augmented Plane Wave + Local Orbitals Program for Calculating Crystal Properties (K. Schwarz, Techn. Universitat Wien, Austria), (2001), ISBN 3-9501031-1-2.
- [8] P. Blaha, K.Schwarz, F. Tran, R. Laskowski, G.K.H. Madsen, L.D. Marks, J. Chem. Phys., 152, 074101-30 (2020).
- [9] C. Ambrosch-Draxl, J. Sofo, Comput. Phys. Commun., 175, 1-14 (2006).
- [10] S. Ishida, F. Ren, N. Takeuchi, J. Am. Ceram. Soc., 76, 2644-48 (1993).
- [11] S. Matsushima, Y. Tanaka, J. Ishii, K. Obata, J. Ceram. Soc. Jpn., 127, 793-801 (2019).
- [12] H. Salehi, H. Tolabinejad, Opt. Photonics J, 1, 75-80 (2011).
- [13] K. Kon, H. Kamimura, J. Phys. Soc. Jpn., 24, 713-731 (1969).
- [14] K. Sato, "Hikari-to-Jiki", Asakura Publising Co., Ltd., Tokyo (1988), ISBN 4-254-13621-8 [in Japanese].

(2021/11/1 受理)