2P046

直鎖アルキル基を有する TTP 導体の合成、構造と物性

(愛媛大院理工¹, 東大物性研², 京大 ESICB³) ○片山 翔伍¹, 田中 敬太¹, 岡 優佑¹, 白旗 崇¹, 山田 翔太², 上田 顕², 森 初果², 御崎 洋二^{1,3}

Synthesis, structures and physical properties of TTP conductors containing straight chain alkyl groups

(¹Ehime University, ²ISSP, University of Tokyo, ³ESICB, Kyoto University)

Shogo Katayama¹, Keita Tanaka¹, Yusuke Oka¹, Takashi Shirahata¹, Shota Yamada²,

Akira Ueda², Hatsumi Mori², Yohji Misaki^{1,3}

【序】これまで当研究室ではテトラチアフルバレン(TTF)を二 量化したBDT-TTP誘導体を合成し、様々なCT錯体、ラジカル カチオン塩の構造と物性について検討を行ってきた。その結 果、多くの伝導性錯体が二次元的な分子配列をとり低温まで 金属的な伝導性を示すことが明らかとなった^[1]。その中で、 BDT-TTP系導体のドナー分子配列は置換基の影響を大きく 受けることが分かっている。例えば、片側にメチル基を導入し たDM-TS-TTPやシクロペンテン環が縮環したCP-TTPはβ型 分子配列を与えるのに対し、シクロヘキセン環が縮環した CH-TTPではκ型分子配列を与えることが知られている^[24]。本 研究では、置換基が分子配列および物性に与える影響に関 するさらなる知見を得るために、BDT-TTPに直鎖アルキル基 を導入した分子1-4を設計した。直鎖アルキル基の導入は BDT-TTP導体のバンド幅を減少させることができるため、金属



 $R^{1} = H, R^{2} = H, X = S (BDT-TTP)$ $R^{1} = CH_{3}, R^{2} = H, X = Se (DM-TS-TTP)$ $2R^{1} = (CH_{2})_{3}, R^{2} = H, X = S (CP-TTP)$ $2R^{1} = (CH_{2})_{4}, R^{2} = H, X = S (CH-TTP)$



状態の不安定化による超伝導の発現が期待される。本発表では鎖長を系統的に変化させた新規 BDT-TTP誘導体1a-d, 2a-d, 3a-d, 4a-dの合成、電解酸化法により得られた新規ドナーのラジカル カチオン塩の伝導性、結晶構造、バンド構造について報告する。

【結果と考察】合成は Scheme 1 に従って行い、ケトン 5-8 と対応するチオン 9b-d を亜リン酸トリメチルによりクロスカ ップリングさせることにより 1b-d, 2b-d, 3b-d, 4b-d を 68~75%の収率で得た。 1d-4d を脱カルボメトキシ反応させるこ とにより 1a-4a を 67~83%の収率で得た。 Scheme 1.



電解酸化法によりラジカルカチオン塩の作製を検討したところ、(1a)₂XF₆ (X = P, As, Sb)および(1b)₂XF₆ (X = P, As)が茶 色板状結晶として得られた。それぞれの塩の抵抗率の温度 依存性を Fig. 1 に示す。1a の PF₆, AsF₆, SbF₆塩、1b の PF₆, AsF₆塩の室温伝導度はそれぞれ 150~480 S cm⁻¹ と高い値 を示した。得られた全ての塩において室温から低温まで 金属的挙動を示し、その後抵抗値のわずかな上昇 が見られた。

1aのPF₆, AsF₆, SbF₆塩、1bのPF₆塩のX線結晶構造 解析を行った。ドナー:アニオン比はいずれも2:1で ある。 $(1a)_2 XF_6$ (X = P, As, Sb)は互いに同型であり、 (1b),PF6はこれらと類似するがドナー分子の重なり様 式に相違点がある。(1a)₂PF₆, (1b)₂PF₆の結晶学デー タは以下の通りである; (1a)₂PF₆: triclinic, $P\overline{1}$ (#2), a = 7.5398(10), b = 21.465(5), c = 7.2025(12) Å, $\alpha =$ $113.01(3)^{\circ}, \beta = 117.84(5)^{\circ}, \gamma = 66.92(3)^{\circ}, V =$ 916.8(5) Å³, R = 0.0768, wR = 0.1593, (1b)₂PF₆: triclinic, $P\overline{1}$ (#2), a = 7.756(9), b = 23.427(8), c =7.155(7) Å, $\alpha = 112.52(2)^{\circ}$, $\beta = 118.861(11)^{\circ}$, $\gamma =$ $67.523(16)^{\circ}$, V = 1020.0(16) Å³, R = 0.0607, wR =0.1337。(1a)₂PF₆の結晶構造をFig. 2に示す。ドナー分 子は末端のメチル部位を除いてほぼ平面であり、末端 のメチル部位は分子平面に対して同一方向に張り出 している。このメチル部位の立体障害を避けるように、 head-to-tail様式でa軸方向にカラムを形成しており、ド ナーはβ型の分子配列をとっている。

(1a)₂PF₆, (1b)₂PF₆において拡張ヒュッケル法を用い て重なり積分値の計算を行ったところ、積層方向の重 なり積分値は(1a)₂PF₆: a1 = 28.1, a2 = 27.0 × 10⁻³, (1b)₂PF₆: a1 = 17.9, a2 = 24.1 × 10⁻³であり、(1b)₂PF₆ は(1a)₂PF₆ に比べ比較的大きな二量化が見られた。 Fig. 4 にそれぞれの塩における a1 の重なり様式を示 す。(1a)₂PF₆ では分子長軸方向のずれ(D_x)が 1.64 Å であるが、(1b)₂PF₆では D_x がより大きくなってい る(D_x = 4.89 Å)。この結果、(1b)₂PF₆の a1 が(1a)₂PF₆ の a1 よりも小さくなったと考えられる。一方、カラム間 の重なり積分値は(1a)₂PF₆: c = -7.2, p = -0.7, q =



Fig. 2. (1a)₂PF₆の結晶構造(左)とドナー分子の積層様式(side view)。



Fig. 3. (1a)₂PF₆のドナー分子配列の模式図。



Fig. 4. PF₆塩における *a*1 のドナー分子の 重なり様式。



Fig. 5. (1a)₂PF₆のバンド構造とフェルミ面。

 -0.5×10^{-3} , (1b)₂PF₆: c = -8.3, p = 1.8, $q = 2.3 \times 10^{-3}$ と積層方向より弱い相互作用が存在し、二つの 塩で大きな差はみられなかった。重なり積分値を用いてバンド計算を行ったところ、共にβ型によく見 られる二次元的なフェルミ面を示した(Fig. 5)。これは金属的な伝導挙動を示すことと一致する。現在 アルキル鎖長の違いによる物性への影響を調べており、1a,bの塩の他にも 2a-c のラジカルカチオン 塩も得られている。これらの物性についても併せて報告する。

【参考文献】

[1] Y. Misaki, Sci. Technol. Adv. Mater. 2009, 10, 024301.

[2] M. Taniguchi Y. Misaki, K. Tanaka, T. Yamabe, T. Mori, Synth. Met. 1999, 102, 1721.

[3] M. Nishiwaki, K. Nakamura, T. Shirahata, T. Kawamoto, T. Mori, Y. Misaki, Chem. Lett. 2011, 40, 452.

[4] Y. Misaki, T. Miura, M. Taniguchi, H. Fujiwara, T. Yamabe, T. Mori, H. Mori, S. Tanaka, *Adv.Mater*. **1997**, *9*, 714.