3A07

(TP-EDTT)₃(PF₆)₂の電荷分離構造

(京大院理¹,京大低物セ², ERATO/JST³) 高橋 基延¹,中野 義明²,矢持 秀起^{2,3},齋藤 軍治^{1,2}

【序】 BEDO-TTFとBTPとのハイブリッドドナーである TP-EDOTは、チオピラン環内の硫黄原子により分子長軸 方向への分子間相互作用が可能である。実際、 (TP-EDOT)₂PF₆中では、分子長軸方向へ二量体が形成さ れ、本錯体はこれをスピンの局在サイトとする珍しい磁気構



TP-EDOT: X = O, TP-EDTT: X = S

造を持つMott絶縁体であった[1]。しかし、未だTP-EDOTを用いた錯体からは金属的挙動を示すものは得られていない。今回は、分子短軸方向への分子間相互作用の増大を期待し、TP-EDOT中の酸素原子を硫黄原子に置換したTP-EDTTについて検討を行った。

【実験】 TP-EDTT は、文献[2]に記載された方法に従って合成した。電解酸化法によって、 TP-EDTT と四面体・八面体型無機陰イオンとの陽イオンラジカル塩の作成を試みた。光吸収スペ クトルは、KBr 法によって測定した。また、拡張 Hückel 法を用いて分子間の重なり積分の計算を行 った。この際、硫黄の 3d 軌道は考慮しなかった。

[結果と考察] (TP-EDTT)GaCl₄ (monoclinic, $P2_1/a$, a = 11.539(2), b = 21.887(4), c = 7.000(2)Å, $\beta = 90.85(2)^\circ$, V = 1465.7(8) Å³, Z = 4, R = 0.0666 for $I > 2\sigma(I)$)、(TP-EDTT)ReO₄ (triclinic, $P\overline{1}$, a = 7.385(2), b = 10.486(3), c = 20.247(7) Å, $\alpha = 87.07(3)$, $\beta = 87.70(3)$, $\gamma = 69.44(2)^\circ$, V = 1767.7(7) Å³, Z = 4, R = 0.0793 for $I > 2\sigma(I)$)、および、(TP-EDTT)₃(PF₆)₂ (orthorhombic, *Pnma*, a = 12.504(1), b = 12.815(3), c = 26.598(5) Å, V = 4262.0(2) Å³, Z = 4, R = 0.0756 for $I > 2\sigma(I)$) について単結晶が得られ、構造解析に成功した。各錯体の組成は、X線構造解析の結果に基づい て決定した。GaCl₄, ReO₄, PF₆錯体は、それぞれ、1, 2, 3 分子ずつ結晶学的に独立なドナー分子 を含んでいた。

図 1 に示した通り、吸収ピーク位置に僅かな 差はあるが、1:1 の組成を持つ錯体 2 種は、全 体としてほぼ同形状のスペクトルを与えた。 10,000 cm⁻¹付近に幅広い吸収帯が見られて おり、これは、D⁺ + D⁺ D²⁺ + D⁰ (Dは TP-EDTT)という遷移に基づくと考えられる(以 降、Bバンドと表記)。一方で、ドナーの平均電 荷が+2/3 価となるPF₆錯体では、5,000 cm⁻¹ 付近に最低の遷移エネルギーを持つ吸収帯が 現れた。この吸収帯は、D⁰ + D⁺ → D⁺ + D⁰ な る遷移に基づくと考えられる。この遷移エネル ギーは、部分電荷移動状態を持つTTF誘導体 の錯体に比べるとやや大きいが、TP-EDOT錯





体 ((TP-EDOT)₂PF₆、 (TP-EDOT)₃Sb₂F₁₁(Benzene))のそれとは良く一致している[1]。また、 11,000 cm⁻¹付近に観測されている弱いピークは、Bバンドに帰属できると考えられる。

(TP-EDTT)₃(PF₆)₂に含まれる結晶学的に独立な3種のドナー分子は、分子面の屈曲の度合いが 異なっていた(図 2(a))。以降では、平面性の良いものから順にF, M, Bと略記する。結晶中では、F, M, Bの順に積層したhead-to-head型のカラム構造が形成されていた。分子間の重なり積分の計算 値はFとMの間の積層方向への相互作用が大きく、二量体が形成されていることが判った(図 2, s2 = 29.7 × 10⁻³)。他の重なり積分の値から、本錯体中では、積層方向での分子間相互作用が大きく、 分子短軸方向への相互作用はあまり増強されていないことが判った。一方で、分子長軸方向には、 3.565(5) Åの分子間硫黄…硫黄接触を与えるドナー分子FとBの間でt = 3.3 × 10⁻³の重なり積分値 が得られ、分子短軸方向よりも大きな相互作用が働いていることが示唆された。



図 2. (TP-EDTT)₃(PF₆)₂中でのドナー充填様式。

(a) b軸投影図(y ≈ 1/4)。(b) c軸投影図 (z ≈ 1/2)。(c) (b)を模式化した図。 = B, = F, = M。重なり積分の値は、s1 = -4.2, s2 = -29.7, s3 = -4.4, p1 = 1.0, p2 = 1.0, p3 = 1.0, p4 = 0.7, p5 = 0.7, q1 = -0.2, q2 = 0.1, q3 = 0.2, q4 = 0.2, q5 = -0.2, t = 3.3 × 10⁻³.

TP-EDTTの中性分子と、TP-EDTT の 1:1 組成を持つ錯体を比較すること により、各分子上の電荷と分子内結合 長の相関を検討した。TP-EDTT分子 内の結合は、分子にC₂対称性を仮定 すると、図 3 の挿入図に示したaからi に 分類 される。 TP-EDTT 分子の HOMOの位相を考慮し、 共役系全 体としての価数依存性を、(b + d + i) / (a + c + e + f)で定義される値、BLR を用いて評価した。図3に示した通り、 価数によるパラメーターの変化量が小 さく、定性的な指標としてのみ扱える事 が判った。PF6錯体中のドナー分子に ついて、定性的ながらBLRの値から、 F > M > Bの順に大きな電荷を持つと 推定された。上述の通りFとMの重なり



図 3. TP-EDTT分子上の電荷とBLRの相関。直線は、中性 分子と 1:1 組成を持つ錯体中のドナー分子のBLRから最小 二乗法により求めた。B, M, Fは、PF₆錯体に含まれる3分子 を示し、各分子のBLRの値を直線上にプロットしたものであ る。

積分は大きく、電荷の大きな 2 分子間での軌道間相互作用により、電子状態が安定化された電荷 秩序状態(F⁺, M⁺, B⁰)が形成されていると解釈される。

本研究では、TTFとBTPのハイブリッド分子を用いた錯体としては、初めての電荷秩序相の存在 が示唆された。これまでに結晶構造解析がなされたTP-EDOT 錯体も含めると、TTFとBTPのハイ ブリッド分子が、多様な構造と物性を持つ錯体を与えると期待される。

[1] H. Yamochi, J. Hagiwara, M. Soeda, G. Saito, J. Mater. Chem., 16, 550 (2006).

[2] T. Otsubo, Y. Shiomi, M. Imamura, et al., J. Chem. Soc. Perkin Trans. 2, 10, 1815 (1993).