3P033 新しいアニオニックアクセプター*N*,*N*-disulfo-1,4-benzoquinone diimine とその BEDT-TTF 塩の構造と物性

(兵庫県立大院物質理) 〇圷広樹, 山田順一, 中辻慎一

私達はこれまで弱いアクセプター性を有する置換基とアニオンとなる置換基-SO₃⁻⁻ を合わせ持つ分子を数種類作製し、それを対イオンとするドナー・アニオン型有機 伝導体の開発に成功している。¹⁻³ このようなアニオンはそのアクセプター部が電荷 (x)を僅か (<< 1) に受け取る可能性があるため、錯体中ではアニオン全体で-1-x の 電荷を持つ可能性があり、このx分だけドナー層へのパーシャルホールドープが期待

できる。しかし、今までに開発したアニオンはアク O_3S_NH セプター性が弱いせいか、それらの有機伝導塩では 明らかなドープ効果は観測されなかった。今回はア クセプター性がより強いと考えられる新しいアニオ ン、*N*,*N*'-Disulfoquinodiimine(dsqi)の開発に成功し、ま た電解法により BEDT-TTF 塩を得ることができたの で報告する。 pds

まず *p*-Phenylenediamine と SO₃-Pyridine 錯体とを 氷 水 中 で 2 時 間 反 応 す る こ と に よ り *N,N*⁻disulfo-*p*-diaminobenzene(H₂pds) を 合 成 し 、 PPh₄Br との塩交換により PPh₄ 塩として得た(収率 24%)。確認は X 線構造解析により行った (R = 0.066, 図 1)。スルホ基は同じ方向を向いたシス配座であ った。続いてこの(PPh₄)₂pds を酢酸鉛(IV)によって 酸化することにより(PPh₄)₂dsqi を得た(収率 61%)。 確認は X 線構造解析および FAB-Mass スペクトルに て行った。再結晶を行うと、黄色ブロック晶が主に 得られた (R = 0.051, 図 2)。C-N,C-C 結合距離(図 2) より、6 員環はキノン構造になっていることが判 った。また、分子の真中に対称中心が存在し、この ためスルホ基は別の方向を向いていて、トランス配 座を取っていた。しかし、再結晶によってこの黄色



ブロックのみが選択的に得られることは稀で、普通は別の形や色の結晶が混ざっている。得られたすべての結晶について FAB-Mass スペクトル測定を行い、どれも dsqi であることを確認した。さらに X 線構造解析が可能なものについては構造解析を行った。わずかに得られた茶色の針状晶を除きすべてスルホ基はトランス配座であった。 茶色針状晶では分子は激しく disorder していたが、スルホ基は同方向を向いているため、シス配座であることが判った。

PhCN 中で Cyclic Voltammetry 測定を行ったところ、+0.14 V vs. Ag/AgCl であり、ク

ロラニル(-0.29V)よりも 0.3 V も高い値を示した。 dsqi は今までに私たちが開発したアクセプター性を有 するアニオンの中では最も高いアクセプター性を示 すことが判った。

BEDT-TTF と電解を行ったところ、Pyridine、 PhCl+10%CH₃CN、PhCl+CH₂Cl₂、および CH₂Cl₂ など を溶媒として用いたとき、ごく細い黒色針状晶が得ら れた。このうち、PhCl+10%CH₃CN から得られた結晶

(1.0×0.01×0.005 mm³) について構造解析を行っ たところ、R = 17.7%と予備的ではあるが、その構造が 明らかになった。組成は(ET)₄dsqi·4H₂O (1)と決まっ た。ET 分子は半分が2つと1分子の計2分子が独立 であり、ジアニオンの半分と水2分子が独立であった。 結晶構造を図3、ドナー分子配列を図4、アニオン層 の構造を図5に示す。ドナーは β -(ET)₂PF₆塩と同様、 分子長軸方向が平行からずれたスタック構造を取っ ていた(図4)。なお、構造解析の精度が悪く結合距 離がわからないため、含まれているアニオンは dsqi ではなくて pds である可能性も否定できない。

この塩の電気抵抗率測定を行った結果、電気抵抗率 (室温) 6.2 Ω·cm、活性化エネルギー 0.079 eV の半導 体であった。磁化率の測定を行った。その結果を図 5 に示す。0.5-1.3 × 10⁻⁴ emu/mol と比較的大きな磁化率 が観測され、2 次元ハイゼンベルグモデルにフィット することができ(図 5 の実線)、スピン濃度は 68 %、 Jは-89 K であった。この観測されたスピンはドナー層 にいるのか、dsqi 上にいるのかを確認するためには、 構造解析の精密化が必要であり、さらに大きな結晶の 作成に取り組んでいる。

- H. Akutsu, J. Yamada, S. Nakatsuji, and S. S. Turner, *Solid State Commun.*, 144, 144 (2007).
- 2. H. Akutsu, J. Yamada, S. Nakatsuji, and S. S. Turner, *CrystEngComm*, **11**, 2588 (2009).
- 3. H. Akutsu, T. Sasai, J. Yamada, S. Nakatsuji, and S. S. Turner, *Physica B*, **405**, S2 (2010).

