# プロトン化されたピリジル置換 TTF 誘導体の構造と性質

### (東大物性研) 李相哲, 上田顕, 森初果

# Structures and Properties of the Protonated Pyridyl-substituted

## **TTF** Derivatives

#### (ISSP, Univ. of Tokyo) Sang Chul Lee, Akira Ueda, Hatsumi Mori

#### 【序】

水素結合におけるプロトンダイナミクスは、化学や物理のみならず、生物学や材料 科学の分野からも広く注目を集めている。たとえばキンヒドロン錯体では、水素結合 内でのプロトン移動と分子間の電子移動が協奏的に起こることが知られている。[1] 水素結合の電子的効果は、分子性導体の分野においても注目されている。例えば村田 らは、水素結合部位を有する電子ドナーを用いた電荷移動錯体を作製し、水素結合に よる分子配列と酸化還元特性の制御に成功している。[2] しかし、このような分子性 導体におけるプロトン・電子相関現象は 報告例が少ない。

そこで我々は、ピリジル置換 TTF 誘 導体に着目した。4-ピリジル TTF (4Py-TTF) はプロトン受容性のピリジ ル基が電子ドナーである TTF に直接結 合した構造をもち、図1のようなプロト ン-電子移動を示すことが期待される。こ れまでに、4Py-TTF のプロトン塩を化学 酸化することで、図2に示すような水素 結合ユニットで構成された電荷移動錯体 を作製し、その構造と物性について報告 した。[3] 水素結合ユニットは+0.3 価と +0.7価に電荷分離しており、プロトンは 分子内クーロン反発を避けるため電荷が 少ない+0.3 価のドナーの近くに位置し ている。錯体中ではドナー分子は電荷秩 序を形成しているため、プロトンもそれ にしたがって規則的に配列する。(図3) これは「電荷秩序誘起のプロトン配列」 と呼べる新しいプロトン-電子相関現象 である。[3]

この現象についてより詳しく調べ、プ



図1 4Py-TTF におけるプロトン・電子移動



図2 水素結合ユニット



図3 ドナーとプロトンの配列

ロトンと電子の相関についてさらなる理解を得るためには、電子状態の異なる物質の 探索が求められる。一般的に電荷移動錯体の電子状態は、構成分子の電子構造に大き く影響を受ける。そこで今回、4Py-TTF の位置異性体である 2Py-TTF ならびに 3Py-TTF、さらに、エチレンジチオ基を導入した EDT-TTF-Py を合成し、それぞれ の分子の構造および電子状態を調べ、4Py-TTF と比較した。



【実験】

3Py-TTF ならびに 2Py-TTF は、TTF のトリブチルスズ体と対応するブロモピリジンとの Stille カップリングにより合成した。[4] Py-EDT-TTF についても同様に、 EDT-TTF のトリブチルスズ体と 4-ヨードピリジンを反応させることで合成した。

【結果と考察】

ピリジル置換 TTF の電子状態を調べるため、アセトニトリル溶液中で UV-vis スペクトルの測定を行った。4Py-TTF では TTF 上の HOMO からピリジル基上の LUMO への分子内電荷移動に由来する吸収が 428 nm に観測された。[3] ピリジル基がプロトン化されると LUMO 準位が大きく低下し、HOMO-LUMO ギャップが小さくなるため、吸収バンドは 573 nm へ長波長シフトした。今回合成した Py-EDT-TTF では、414 nm に観測された吸収がプロトン化により 552 nm へ長波長シフトしており、

4Py-TTF と同様の傾向を示した。ピリジ ルTTFの3つの位置異性体について、吸 収スペクトルを比較したところ、プロト ン化によるシフトは4Py-TTFが最も大き く、続いて2Py-TTF、3Py-TTFの順であ った。このことから、N原子がパラ位に あるときプロトン化の影響を最も強く受 けることが示唆された。以上の結果と、X 線結晶構造解析やサイクリックボルタン メトリー測定、分子軌道計算の結果を基 に、現在これらの電荷移動錯体の合成を 検討している。



図4 4Py-TTFのプロトン化による分子軌道 エネルギー変化(B3LYP/6-311G\*\*)

【参考文献】

- [1] T. Mitani, et. al., Phys. Rev. Lett., 60, 2299 (1988).
- [2] T. Murata, et. al., Angew. Chem., Int. Ed., 43, 6343 (2004).
- [3] S. C. Lee, et. al., Chem. Comm., 48, 8673 (2012).
- [4] L. Wang et al., Inorg. Chem., 45, 6860 (2006).