1B18

ピリジニウム誘導テトラチアフルバレン/ポリオキソメタレート複合体のプロトンダイナミクス (山口大院理¹・広島大院理²・東北大多元研³) ○綱島 亮¹・岩本 芳文¹・石黒 勝也¹・加藤 智 佐都²・西原 禎文²・井上 克也²・星野 哲久³・芥川 智行³

Proton dynamics in crystalline hybrid between TTF-pyridinium and polyoxometalate

(Yamaguchi Univ., Hiroshima Univ., Tohoku Univ.) oRyo Tsunashima, Yoshifumi Iwamoto, Katsuya Ishiguro, Chisato Kato, Sadafumi Nishihara, Katsuya Inoue, Norihisa Hoshino, Tomoyuki Akutagawa

【序論】

固体内での分子を機能のビルディングブロックと位置付け、分子の集合様を制御す ることで精緻な機能性分子性固体が叶う。特に、一つの分子に複数の機能を集約した 分子は、例えば、電気伝導性、誘電性、磁性など、一見異なる物性を一つの固体内で 呼応させるような機能が期待できる。このような中、我々はテトラチアフルバレンの ピリジル誘導体(TTFPy)に着目してきた(図1)。電気ドナー性・電気伝導性とし ての機能ビルディングブロックに対して、ルイス塩基性を賦与することでプロトンや 磁性金属との強い複合化が可能になる。カチオン性の電子ドナーであり、様々なアニ





オン種と電子活性を保持したまま複合化が可能になる。これまで、電子アクセプター性・光応答性・高い結晶性らの特徴を賦与 可能なポリオキソメタレートクラスターを対アニオンとして、 [Ni(TTF⁰Py)(DMSO)₅]₂[SiW^{VI}₁₂O₄₀]について報告してきた。 [SiW₁₂O₄₀]⁴の電子アクセプター性は、溶媒のアクセプター性とともに増加し、電位にして最大で1Vも変化する。そのため、ア クセプター性の低い溶媒系から結晶化した後、より高いアクセプター性溶媒を塗布することで TTFPy との電荷移動反応が固体 表面で進行した[1]。今回、新たな展開として、Niイオンをプロトンに変えた系を開拓し、二つの TTFPy 分子間に動的プロトン がトラップされたカチオン性の機能ビルディングブロックの創成に成功した。分子性固体内で、電子とプロトンの運動が呼応で きるようなカチオンユニットであり、今回プロトン運動について詳細を調査したので報告する。

【結果と考察】 1. 結晶構造解析

固体構造; TTFPy のアセトニトリル溶液と Na₃PW^{VI}₁₂O₄₀({PW₁₂})水和物の水溶液を2週間かけて拡散させ、 黒色の[(TTF⁰Py)₂H]₃[PW^{VI}₁₂O₄₀](1)の単結晶を得た。173Kにおけ る単結晶 X線構造解析から、{PW₁₂}アニオン当たり 6 つの TTFPy 分子を持ち、空間群 C2/c で結晶化した。3 つの TTFPy 分子 (TTFPy-A, -B, -C) が結晶学的に独立で、A/B 及び C/C の 組で Py 部位が向かい合うように二量体を形成していた(図2)。 {PW₁₂}が 3 価のアニオンであることを考慮すると、3 つの二量 体のそれぞれが 1 価のカチオンで、二量体内のどちらかがプロ トン化された N-H-N型の水素結合によりパッキングしていると 考えられる。TTFPy-A/TTFPy-B 間の N-N 距離は 2.696Å と見積



図 2 {PW12}と TTFPy-A, -B, -C

もられ、ファンデアワールス(VDW)半径の和よりも小さかった。これまでに、TTFPyの類似の二量体は、N-N 距離が 2.781 Åの場合で報告され、今回得た1でより短い N-N 距離であった[2]。N-H-N 水素結合以外に、TTFPyの水素と{PW₁₂}の酸素間で の水素結合、TTFPy-A 間での弱い S…S(3.491Å)相互作用が確認できた。TTF系でよくみられるπスタックは TTFPy-B 間で見 られるものの、VDW 半径の和よりも長い分子間距離で、分子間接触はなかった。非常に弱い二量化に留まり、高電気伝導性に 不可欠な TTFPy のカラム構造は1には見られなかった。尚、TTFPy-C は結晶内で静的なディスオーダーによりパッキングし、 結合長などの定量的解析は避けた。

分子構造; TTF 部位の中央 C=C 結合距離は TTFPy-A と TTFPy-B とで、それぞれ 1.339(18)、1.330(15)Åであった。TTF 部位 の酸化状態に強く影響を受ける結合で、TTFPy と TTF⁺ではそれぞれ 1.344、1.393Åと報告され、TTFPy-A、-B は TTF⁰の酸化状 態と示唆された。一方、Py 部位へのプロトン化は C-N-C 結合角に影響を与え、TTFPy と TTFPyH⁺でそれぞれ 115.4、121.9 度の 違いがある[2]。興味深いことに、TTFPy-A と-B ではそれぞれ、115.8(10)、119.8(10)度と見積もられ、測定した 173 K ではプロ トンは TTFPy-B 側により局在化している可能性を示唆した。同じ結晶を用いて 300 K で同様の測定を行ったところ、対応する C-N-C 結合角は、TTFPy-A と-B とでそれぞれ 116.6(8)、117.4(8)と見積もられ、結合角の差の減少傾向が見られ、173 K に比べて 非局在化している構造を示唆した。上述したが、結晶中で、TTFPy-A と B とは結晶学的に異なり、例えば、TTFPy-A は弱い S-S 相互作用があり、B にはない。低温において、TTFPy-B で優先的にプロトンが局在化する理由は興味深く、アニオンである{PW₁₂} による静電場の相違が考えられる。アニオン中心の P イオンと最近接にある Py 部位との P-N 距離を見積もったところ、TTFPy-A と-B ではそれぞれ 8.230、8.098Åと TTFPy-B でより近い距離関係にあった。詳細な議論にはさらなる解析が不可欠であるが、 TTFPy-B の Py 部位がより強い静電場を受け、プロトンが局在化しやいモデルが考えられる。

173 K と 300 K における単結晶 XRD により、結晶学的に独立な 3 つの TTFPy が存在し、N-H-N 型の水素結合により 3 つの二 量体を形成していることが明らかになった。特に、TTFPy-A と B との二量体について、173 K ではプロトンが TTFPy-B 付近に 局在化しているものの、室温付近においては A と B においてほぼ等価な水素結合関係にあることが示唆された。ここで、TTFPy-B は{PW₁₂}アニオンからの静電力をより受けやすい位置関係にあった。そこで次に、詳細な水素結合様式を明らかにするために、 IR スペクトルを 30K から 430K の温度範囲で評価を行った。

2. 赤外吸収スペクトルの温度依存性

Py 部位の水素結合様式によって、IR 領域にある複数の振動エネルギーが変化 する。ピリジニウムイオンのN-H伸縮振動は、その多様な水素結合のために2450 cm⁻¹付近に非常にブロードな吸収となり、観察しにくい。そのため、芳香環由来 の伸縮振動モードのシフトにより水素結合様式が評価されてきた。水素結合を 形成するピリジンでは、1580-1600 cm⁻¹ (band-I) と 1485-1500 cm⁻¹(band-II)のエ ネルギー領域にピリジン環由来の強い吸収がある。band-Iは水素結合が強くなる につれて高波数シフトし、完全にプロトン化されたピリジニウムイオンにおい ては 1620 cm⁻¹付近に吸収が見られる[3]。室温での IR スペクトルでは、band-I に相当する吸収が 1626 と 1605 cm⁻¹ とに見られた。比較のため、TTFPy、TTFPyH⁺ とそれらの1:1混合物について評価したところ、それぞれ、1593、1632、1595 と 1628 cm⁻¹に band-I が見られた。単純な混合物は、1595 と 1628 cm⁻¹の吸収は それぞれ水素結合性、ピリジニウムに由来する吸収と帰属でき、それぞれの成 分の重ね合わせと対応していた。一方1では、水素結合性の Py に由来する吸収 が高波数側に10 cm⁻¹ほどシフトし、分子間水素結合による二量化のためと考え られる。30-430 K の温度範囲の測定から、1605 cm⁻¹にある水素結合性 Py 由来の 吸収はシフトしなかったものの、高波数側にあるピリジニウム由来の吸収は



図3 30-430K で測定した1の IR スペクトル

1632 cm⁻¹(30K)から 1620 cm⁻¹(430 K)へと低波数側へとシフトした。30 K におけるピリジニウム由来の吸収は、室温で評価した TTFPyH⁺で見られた波数とほぼ同等で、プロトンの TTFPy-B 上での局在化を示唆した。温度上昇よる低波数シフトは、N⁺-H 結 合が水素結合性の N····H⁺結合への変化に対応していると考えられる。430 K においても 2 種の band-I が見られ、IR のタイムスケ ールでの完全な非局在化にはさらなる高温が必要と言える。一方、TTF 部位の中央 C=C 結合もプロトン化により変化し、室温 における TTFPyH⁺と TTFPy ではそれぞれ、1533、1529 cm⁻¹に吸収が見られた。1 について 30 K では 1533 cm⁻¹にある吸収は、 温度上昇にともなって 1527 cm⁻¹(400K)に低波数側へシフトし、band-I と類似の傾向を示した。1630 と 1533 cm⁻¹の吸収ついて対 1662 cm⁻¹の比吸光度を縦軸、温度を横軸にプロットしたところ、両者とも 180 K 付近を境に温度依存性が強くなり、プロトン運 動に伴う変化は同温度付近から徐々に顕著化することを示唆した。

IR の温度依存性評価から、1 において TTFPy 間の水素結合は温度依存性を示し、ピリジニウム、及び、水素結合性の Py に由 来する二種類の吸収が温度上昇に伴って一つの水素結合性 Py の吸収へとシフトする変化が観察された。特に、180 K 付近から 変化が顕著化し、単結晶 XRD での結果と対応し、TTFPy 間でプロトンのオーダー/ディスオーダーが明らかになった。これまで、 類似 N-H-N 型水素結合を持つ系で、N-N 距離が 2.5 Å以上になると二極小ポテンシャルになることが知られている。活性化エネ ルギーは N-N 距離と相関し、1 での 2.696 Åはその値は 0.1 eV の桁と試算できた。そこで最後に、プロトン運動に由来する誘電 率応答の温度依存性評価を行い、活性化エネルギーを見積もった。

3. 交流電気伝導性の温度依存性評価

1のペレットについて複素誘電率(実部 ε₁、虚部 ε₂)をイン ピーダンス法による誘電分散(316-1 MHz)を 30-400 K で評 価した。温度上昇に伴い ε₁が上昇し、低周波数ほど大きな 値を示す周波数依存性を示した。316 Hz においては 200 K 付近から ε₁が上昇した。プロトン運動が活発化したためと 考えられ、これまでに得た XRD や IR の温度依存性と対応 した。周波数に応じて 300 K 以上で肩を示し、1 kHz での値 は 332 K であった。肩の温度と周波数をアレニウスプロッ トしたところ、活性化エネルギーは 0.73 eV と見積もられた。 一方、300 K 以上の周波数依存性について、ε₁が温度上昇





とともに 10 kHz 付近に肩が出現する変化であったのに対し、 ϵ_2 は低周波数側で発散するのみと、Debye 型緩和に代表的な周波数依存性は見られなかった。測定したコンダクタンス *G* について解析した結果、低周波数側で一定となる傾向を示した。これは、直流電気伝導性を示し、周波数を 0 に掃引するコンダクタンスから直流電気伝導率は 1.0 x 10⁷ Scm⁻¹ と見積もられた。そこで、電気伝導性を有する系で用いられてきた Electric modulus (*M**)による解析を行った。図 4 に換算した *M**の実部 *M*₁ と虚部 *M*₂の周波数依存性を示した。デバイ型緩和に類似の周波数依存性を示し、 M_2 温度依存性プロットでは明確なピークを解析できた。アレニウスプロットから活性化エネルギーは 0.41 eV と見積もられ、前述の ϵ_1 からの解析結果に比べて若干小さい値を示した。1 の結晶構造から、TTFPy は閉殻な上、明確な電気伝導パスは見られなく、今後の課題となった。

【まとめ】

今回、TTFPy 分子と多核アニオン性クラスター {PW₁₂}との塩を作製した。得られた単結晶は[(TTFPy)₂H]₃[PW₁₂O₄₀](1)の組成で、 TTFPy 分子が分子間 PyH…Py 水素結合により二量体を形成していた。XRD 及び IR スペクトルから TTF 部位はほぼ中性状態と 確認し、水素結合の温度依存性を明らかにした。低温では二量体内の TTFPy-B 上にプロトンが強く局在化し、温度上昇に伴っ て二つの TTFPy 分子間で非局在化していることが示唆された。交流電気伝導度測定を Electric modulus を用いて解析し、デバイ 型緩和に対応した周波数依存性を明らかにした。今回、低温において {PW₁₂}に近接した Py 部位(TTFPy-B)上で、プロトンが 局在化している可能性が示唆された。ポリ酸は一般的に、周囲のカチオン雰囲気に強く依存してその電子アクセプター性が変化 する特徴を持ち、 {PW₁₂}が持つ静電場とプロトン運動の相関は興味深く今後の課題といえる。

[1] R. Tsunashima, Dalton Trans., 2012, 41, 10060, [2] H. Mori., Chem. Comm., 2012, 489, 8673, [3] E. P. Parry, Journal of Catalysis, 2, 1963, 371-379