パルス EPR 法によるラジカルのオレフィンへの

付加反応速度定数の決定と活性化エネルギーの理論的考察

(東工大院理工) 〇高橋広奈,河合明雄

# Rate constants of addition reaction of radical to olefin measured by pulsed EPR method and theoretical analysis of the activation energy (Tokyo Tech) OHirona Takahashi, Akio Kawai

【序】ラジカルがモノマーの二重結合へ付加する反応は、光重合反応の初期過程である.この反応の速度定数は重合反応を理解する上で重要である.しかし、速度定数の決定で必要なラジカルの時間分解計測に関しては、一部のラジカルに対して過渡吸収法がある以外、汎用性の高い測定法はない.我々は、オレフィンへのラジカルの付加反応速度定数を、ラジカルの電子スピンの実効横緩和時間 TM\*のモノマー濃度依存性をパルス EPR による電子スピンエコー法を用いて測定することで、速度定数の決定に成功した.得られた速度定数のラジカル依存性を解釈するため、反応エンタルピー変化および電荷移動状態との相互作用の2つの

因子について,活性化エネルギーに与える影響を量 子化学計算で見積もった.速度定数の決定法の説明 と合わせ,反応機構の理論的考察を行う.

【実験】図1には、用いた開始剤の構造を示した. また、モノマーは分子内に2重結合を持つ9種類の 分子を使用した.これらをトルエン溶液に溶解し、 Arバブリングにより溶存酸素を除いたものを試料と して用いた.試料にレーザー(Nd:YAG 355 nm)を 照射し、開始剤の光分解反応を起こした.

EPR 測定は Bruker 社の ELEXIS 580E を用い,室温で行った.また, 量子化学計算には Gaussian 09 を用 いた.

【結果と考察】図2は,重合開始剤 IRG184とフマル酸ジエチルのトル エン溶液にレーザーを照射して得ら れた時間分解 EPR スペクトルである. IRG184 がレーザー光を吸収して生 成したケチルラジカル(R・)に由来





するピークが5重線で観測された. 超微細 結合定数は24Gであり、 $\beta$ 水素として一 般的な値だった.また、 $\mathbf{R}$ ・がフマル酸ジ エチルの二重結合に付加する反応により 生じたラジカル( $\mathbf{RM}$ ・)も観測された.

次に、付加反応第一段階の反応速度定数 kを求めるため、ラジカルの  $T_M$ \*をスピン エコー法で計測した.スピンエコー強度の 時間変化を単一指数関数減衰で解析する ことで  $T_M$ \*が求まる.  $T_M$ \*と kには、 $1/T_M$ \* =  $1/T_2 + k$ [monomer]の関係がある.ただ し、[monomer]はモノマーの濃度を表す. 図 3 に IRG184 – マレイン酸ジエチルおよ び IRG184 – マレイン酸ジエチルの系に ついて、 [monomer]に対し  $1/T_M$ \*をプロ ットした結果を示す.この Stern-Volmer プロットの傾きより付加反応速度定数 kを決定した.

付加反応速度定数 kに寄与する因子は, (1)反応エンタルピー,(2)電荷移動相互 作用 の2つがあげられる.図4はそれ ぞれの寄与により活性化エネルギーが小 さくなる様子を示した図である.反応エ ンタルピーの変化  $\Delta H$ が大きい場合,活 性化エネルギー $E_a$ は小さくなる. $\Delta H$ の  $E_a$ への寄与の大きさを  $\Delta E_{enth}$  で示した. また,電荷移動状態( $R^++M$ )のエネルギ ーが低い場合にも遷移状態への摂動によ



図 3 IRG184 – フマル酸ジエチルおよび IRG184 – マレイン酸ジエチルの系における Stern-Volmer プロット



図 4 ラジカル (R) のモノマー (M) への 付加反応のエネルギーダイアグラム

り,  $E_{a}$ は小さくなる.この寄与の大きさは図 4 中の  $\Delta E_{pol}$ で示した. $\Delta E_{enth}$ および  $\Delta E_{pol}$ は, 既報に従って量子化学計算より求めた <sup>1-3</sup>.

発表では、他の開始剤ラジカル – モノマーの系についても、 $T_2$ \*のモノマー濃度依存性より付加反応速度 kを求めた結果を報告する.これらについても、 $\Delta E_{enth}$ および $\Delta E_{pol}$ の値に基づいた反応速度定数の考察を行なう.

- (1) H. Fischer, L. Radom, Angew. Chem. Int. Ed., 2001, 40, 1340-1371.
- (2) R. G. Parr, R. G. Pearson, J. Am. Chem. Soc., 1983, 105, 7512-7516.
- (3) H. Takahashi, Y. Marushima, K. Tsuji, K. Shibuya, A. Kawai, J. Phys. Chem. A, 2015 in press.

イオン液体中における  $O_2 a(^{1}\Delta_g)$ -X( $^{3}\Sigma_g^{-}$ )遷移の発光ピーク波長に対する

アニオンの影響

(東工大院理工\*, Univ. of Hyderabad\*\*) ○吉田剛\*, 河合明雄\*, Dinesh Khara\*\*, Anunay Samanta\*\*

The anion dependence of phosphorescence peak wavelength of  $O_2$  $a({}^{1}\Delta_{g})$ -X( ${}^{3}\Sigma_{g}$ -) transition in ionic liquids

(Tokyo Tech \*, Univ. of Hyderabad \*\*) ○Tsuyoshi Yoshida\*, Akio Kawai\*, Dinesh Khara\*\*, Anunay Samanta\*\*

【序】イオン液体は、液体を構成するイオン間の相互作用によって局所構造を持つ液体と考 えられている。たとえば、イオン液体に関する MD シミュレーションによると構成イオンの 極性部分、無極性部分がそれぞれ凝集したドメイン構造を持つと推察されている<sup>1</sup>。イオン 液体を構成するイオンの大きさはイオン間に働くクーロン相互作用の強さを変化させ、液体 物性やドメイン構造に大きな影響を与えると考えられる。最近我々は、イオン液体中におけ る一重項酸素の緩和過程を研究し、イオン対が緩和過程に大きく影響することを見出した <sup>2</sup>。本研究では、緩和過程へのドメイン構造の効果を詳細に理解するため、構成イオンの大 きさが異なる様々なイオンについて、一重項酸素発光に与える溶媒効果を調べた。本発表で はイオン液体中における  $O_2$  ( $L_{Q}$ )の a  $L_{Q} \rightarrow X$   $^{3}\Sigma_{g}$  発光スペクトルについて、ピーク波数とイ

オン分子の構造の関係に着目し、イオ ン液体中の酸素の溶媒和を議論する。

【実験】各イオン液体中において Methylene Blue による光増感により  $O_2(^{1}\Delta_g)$ を発生させ、基底状態に緩和す る際の a  $^{1}\Delta_g \rightarrow X ^{3}\Sigma_g$  遷移の発光を分光 測定し、発光スペクトルと発光寿命を 得た。Fig. 1 に使用したイオン液体のカ チオンやアニオンの構造を示す。溶媒 のカチオンにはメチレン側鎖長の異な る[C<sub>n</sub>mim]<sup>+</sup>, [Mor<sub>1,n</sub>]<sup>+</sup>を用い、カチオン の側鎖長による効果を調べた。アニオ ンには BF<sub>4</sub>, PF<sub>6</sub>, フルオロアルキル基の 長さの異なるアミド系など、体積の大 きく異なるアニオンを使用した。これ らにより、イオン間のクーロン相互作 用の強さを変化させ、影響を調べた。



Fig 1. Structures of ionic liquids.

【結果】Figure 2 に[Mor<sub>1,4</sub>]N(SO<sub>2</sub>CF<sub>3</sub>)<sub>2</sub> 中における発光スペクトルを示す。発光 スペクトルは Lorentz 関数でフィッテ ィングを行った。発光ピークが 1273.6 nm に見られたことから、a  ${}^{1}\Delta_{g} \rightarrow X {}^{3}\Sigma_{g}$ の発光と帰属した。同様の解析をさまざ まなイオン液体中で行い、各液体中の発 光ピークを決定した。先行研究により有 機溶媒中における O<sub>2</sub> (<sup>1</sup>Δ<sub>g</sub>)は溶媒の分散 力により溶媒和されることが知られてお り、発光スペクトルのピーク波数と溶媒 の屈折率の相関が報告されている 3。 Figure3 に有機溶媒およびイオン液体中 における  $O_2(1\Delta_g)$ の発光ピーク波数の屈 折率依存性を示す。横軸の(n<sup>2</sup>-1)/(n<sup>2</sup>+2) は溶媒の分極率を表している。有機溶媒 中では、 $O_2(1\Delta_g)$ の発光ピーク波数が溶 媒の分極率に対して一次の相関を示す が、イオン液体を溶媒とした場合、分極 率に対する依存性は見られなかった。

【考察】有機溶媒とイオン液体における O<sub>2</sub>(<sup>1</sup>Δ<sub>g</sub>)の発光ピーク波数の屈折率依存性 の違いから、イオン液体中と有機溶媒中 では溶媒和環境が大きく異なることが予



Fig. 2 The dispersed NIR emission spectrum of  $O_2$  (1 $\Delta_g$ ) a-X transition in [Mor1,4] N(SO<sub>2</sub>CF<sub>3</sub>)<sub>2</sub>.



Fig. 3 The peak wavenumber of  $O_2$  (<sup>1</sup> $\Delta_g$ ) NIR luminescence vs. polarizability of solvents.

想される。発光スペクトルのピーク波数を決定する要因は、溶媒和の他に CT 相互作用など も考えられる。そこで、構成イオンの持つ電子親和力、イオン化エネルギー、体積など、複 数のパラメータに対するピーク波数の相関を調べた。O<sub>2</sub>(<sup>1</sup>Δ<sub>g</sub>)の発光ピーク波数は、イオン 液体を構成するカチオンの側鎖長の違いによる体積の変化、電子親和力、アニオンのイオン 化エネルギーなどの因子に対し、影響をほとんど受けていないことがわかった。一方、アニ オンの体積の増加に対して発光ピーク波数が減少するという相関が見られた。このことは、 イオン液体中における O<sub>2</sub>(<sup>1</sup>Δ<sub>g</sub>)の溶媒和がアニオンの体積の増加によって弱くなることを示 している。発表では、O<sub>2</sub>(<sup>1</sup>Δ<sub>g</sub>)の溶媒和についてイオンの体積にもとづき議論する。 【参考文献】

1. Jose N. A. Canongia Lopes and Agilio A. H. Padua, *J. Phys. Chem. B.* **110** 3330-3335 (2006)

2. Tsuyoshi Yoshida, Akio. Kawai, Dinesh C. Khara, and Anunay Samanta, *J. Phys. Chem. B.* **119** 6696-6702 (2015)

3. Jurina M. Wessels and Michael A. Rodgers, J. Phys. Chem. 99, 17586-17592 (1995)

ピペリジニウム系イオン液体中での **O**<sub>2</sub>(<sup>1</sup>Δ<sub>g</sub>)の電荷移動消光速度定数の測定

(東工大院理工) 〇加藤舞, 吉田剛, 河合明雄

# Measurements for charge transfer quenching rate constants of $O_2({}^1\Delta_g)$ in piperidinium ionic liquid

(Tokyo Tech) OMai Kato, Tsuyoshi Yoshida, Akio Kawai

【序】イオン液体はアニオンとカチオンからなる室温で液体として存在している有機 化合物塩であり、従来の分子性溶媒と大きく異なる物性を持つ。例えば、並進拡散に対 する溶媒効果が分子性溶媒とは異なることが示唆されている。<sup>[1]</sup>本研究室では、イオ ン液体中でのメチレンブルーカチオン(MB)三重項の基底状態酸素による消光速度定数 を測定し、それらの値が Stokes-Einstein の式と Smoluchowski の式を基に粘度から理論 計算された拡散律速速度定数  $k_{diff}$ より数倍大きい事を見出した。この結果から、二原子 分子である酸素のイオン液体中における並進拡散のモデルが分子性溶媒とは異なるこ とが示唆される。そこで、基底状態酸素と電子状態の異なる一重項酸素  $O_2(^{1}\Delta_g)$ の拡散 に注目した。 $O_2(^{1}\Delta_g)$ は、1270 nm 付近の特異的な発光を計測すれば選択的観測が可能で、 アミン、炭化水素系消光剤分子による電荷移動消光速度定数  $k_Q$ を計測できる。我々は これまで、ピロリジニウム系イオン液体[C<sub>4</sub>C<sub>1</sub>pyrr][NTf<sub>2</sub>]での  $O_2(^{1}\Delta_g)$ の $k_Q$ を決定した。 本研究では、溶媒として[C<sub>4</sub>C<sub>1</sub>pyrr][NTf<sub>2</sub>]より粘度の高いピペリジニウム系イオン液体 を取り上げ、 $O_2(^{1}\Delta_g)$ の $k_Q$ を測定し、イオン液体中での  $O_2(^{1}\Delta_g)$ の拡散について、前回の 討論会で議論した[C<sub>4</sub>C<sub>1</sub>pyrr][NTf<sub>2</sub>]中での結果も踏まえて速度論的に解明することを目 的とした。

【実験】溶媒として、イオン液体 [PP<sub>13</sub>][NTf<sub>2</sub>] を使用した(Chart 1)。光増感剤であるローズベ ンガル及び消光剤を溶解し、溶液試料とした。 消光剤には、電子供与性の高いアミン類及び芳 香族炭化水素等を使用した。O<sub>2</sub>(<sup>1</sup>Δ<sub>e</sub>)は光増感反



応により生成した。 $a^1 \Delta_g \rightarrow X^3 \Sigma_g$ 光遷移に伴う近赤外領域の燐光強度(1275 nm)をモニターして  $O_2({}^1 \Delta_g)$ の時間変化を測定し、時間減衰から  $O_2({}^1 \Delta_g)$ 寿命を測定した。次にサンプル中の消光剤濃度を変え、それぞれの寿命を測定し、Stern-Volmer プロットから消光速度定数  $k_Q$ を決定した。励起光源にはナノ秒 Nd:YAG レーザー(532 nm)を用い、測定は室温、空気飽和条件で行った。

【結果と考察】Figure 1 に  $[PP_{13}][NTf_2]$ 中での  $O_2(^{1}\Delta_g)$ 発光の時間減衰を 1,4-ジアザビシ クロ[2.2.2]オクタン(DABCO)濃度の試料に対して測定した結果を示した。これらの減衰 は全て単一指数減衰を示したため、消光剤による擬一次反応が起きていると解釈し、減 衰速度定数を決定した。Figure 2 は、測定で得た減 衰速度定数を消光剤の濃度に対して Stern-Volmer プ ロットしたものである。 直線解析の結果から DABCOによる  $O_2({}^{1}\Delta_g)$ の $k_Q & (1.3\pm0.6)\times10^8 \text{ M}^{-1} \text{ s}^{-1} & k_Q & k_Q$ 

$$\Delta G = E_{1/2}^{0x} (Q/Q^+) - E_{1/2}^{red} (O_2/O_2^-) - E_0 ({}^{1}\Delta_g) + C \quad (1)$$
$$C = \frac{e^2}{2} \left( \frac{1}{r_0} + \frac{1}{r_{02}} \right) \left( \frac{1}{\epsilon_s} - \frac{1}{37} \right) - \frac{e^2}{\epsilon_s (r_0 + r_{02})} \quad (2)$$

ただし、 $E_{1/2}^{ox}(Q/Q^+)$ は Q の酸化電位、 $E_{1/2}^{red}(O_2/O_2^-)$ は O<sub>2</sub>の還元電位、 $E_0({}^{1}\Delta_g)$ は O<sub>2</sub>( ${}^{1}\Delta_g$ )励起状態エネルギー、 e は電気素量、 $\varepsilon_s$  は誘電率、 $r_{O2}$ 、 $r_Q$  は分子半径であ る。ここで  $\varepsilon_s$  には[C<sub>4</sub>C<sub>1</sub>pyrr][NTf<sub>2</sub>]の値を代用した。 プロットでは  $\Delta G < 0.5$  eV の発熱側で  $k_Q$  がほぼ一定 になると推測した。

電荷移動消光では発熱領域で拡散律速速度定数  $k_{diff}$ に近い $k_Q$ を示す Rehm-Weller の式<sup>[2]</sup>が知られて いるので、 [PP<sub>13</sub>][NTf<sub>2</sub>]中の O<sub>2</sub>(<sup>1</sup>Δ<sub>g</sub>)の $k_{diff}$ をこの式 で見積もった。 $\Delta G = 0$ 付近の 3 点  $k_Q$ の平均値 (2±1)×10<sup>8</sup> M<sup>-1</sup>s<sup>-1</sup>を求め、これを $k_{diff}$ (exp)とした。一 方、理論的な拡散律速速度定数 $k_{diff}$ (calc)としては、 以下(3), (4)式で示す Stokes-Einstein の式および Smoluchowski の式より計算し、 $k_{diff}$ (calc) = 4.9×10<sup>7</sup> M<sup>-1</sup>s<sup>-1</sup>を得た。

$$D = \left(\frac{k_{\rm B}T}{6\pi}\right)\frac{1}{r\,\eta} \quad (3)$$

 $k_{\rm diff} = 4\pi \big( r_{\rm O_2} + r_{\rm Q} \big) \big( D_{\rm O_2} + D_{\rm Q} \big) N_A \quad (4)$ 

ただし、Dは拡散係数、 $k_B$ はボルツマン定数、 $\eta$ は 粘度、 $N_A$ はアボガドロ数である。討論会では、アミ ン系消光剤による $k_Q$ の測定結果を増やしてより正確 な $k_{diff}(exp)$ を決定し、前回の討論会で議論した  $[C_4C_1pyrr][NTf_2]の k_{diff} と併せて、イオン液体中の$  $<math>O_2(^1\Delta_g)$ の拡散について議論する予定である。



Figure 1  $[PP_{13}][NTf_2]/RB$  中 O<sub>2</sub>(<sup>1</sup> $\Delta_g$ )時間減衰の[DABCO] 依存性



Figure 2  $[PP_{13}][NTf_2]/RB/DABCO$ 試料における  $O_2(^{1}\Delta_g)$ 寿命の Stern-Volmer プロット



Figure 3 [PP<sub>13</sub>][NTf<sub>2</sub>]中 O<sub>2</sub>(<sup>1</sup>Δ<sub>g</sub>)の 電荷移動消光に対する Rehm-Weller プロット(赤点線; k<sub>diff</sub>(exp), 青点 線; k<sub>diff</sub>(calc))

#### 【文献】

[1] McLean, A. J.; Muldoon, M. J.; Gordon, C. M.; Dunkin, I. R., Chem. Commun., 2002, 1880
[2] Rehm, D.; Weller, A. Isr. J. Chem., 1970, 8, 259

# 4B04 チオフェン骨格を有するフェノキシル-イミダゾリルラジカル複合体 のフォトクロミズム

(青山学院大学\*, CREST\*\*) 〇生澤孝裕\*, 武藤克也\*, 山下裕明\*, 小林洋一\*, 阿部二朗<sup>\*,\*\*</sup>

# Photochromism of Phenoxyl–Imidazolyl Radical Complexes Having Thiophene Backbone

(Aoyama Gakuin Univ.\*, CREST\*\*) ○Takahiro Ikezawa\*, Katsuya Mutoh\*, Hiroaki Yamashita\*, Yoichi Kobayashi\*, Jiro Abe<sup>\*,\*\*</sup>

【序論】フェノキシル-イミダゾリルラジカル 複合体(PIC)は、熱 消色速度をナノ秒から 秒スケールまで制御可 能な新規フォトクロミ ック分子である。PIC 誘導体1は、架橋部位 をフェニレン骨格から より電子供与性のチオ フェン骨格にすること で、発色体が安定化す



るため、秒スケールのフォトクロミズムを示す(Scheme 1)。PIC 誘導体は合成が簡便であり、高い光耐久性を有することから、光応答性材料への応用が期待されている。

本研究では、チオフェン骨格を有する PIC 誘導体(1-4)のフォトクロミック特性を検討した(Fig. 1)。PIC 誘導体の開環体は、ビラジカルとキノイドの共鳴構造で表すことができ、イミダゾリル部位とフェノキシル部位の結合位置の変化及びチオフェン環の5位へのフェニル基導入によりπ共役長を制御することで、高感度化及び熱消色速度が変化する



Fig. 1 Molecular structures of PIC derivatives 1-4.

ことが期待される。これらの分子設計は PIC 誘導体のフォトクロミック特性を向上させる 効率的な手段であり、新たな光応答性材料の発展に貢献できると考えられる。

【結果・考察】化合物 1-4 を合成し、<sup>1</sup>H NMR 及び ESI-TOF MS 測定により同定した。化 合物 1-4 の構造は、単結晶 X 線構造解析により決定した。

Fig. 2 にベンゼン溶液中における 1-4 の紫 外可視吸収スペクトルを示す。化合物 2、4 と比較して、π 共役の拡張による 1、3 の吸収 スペクトルの長波長シフトが観測された。さ らに、1、2 と比較して、3、4 の吸光係数が 増大していたことから、チオフェン環の 5 位 へのフェニル基導入は PIC 誘導体の吸収断面 積を増大させる効率的な手段であると言える。 また、紫外光照射 (365 nm, 100 mW/cm<sup>2</sup>) に より発生させた 1-4 の開環体の吸収スペクト



Fig. 2 UV-vis absorption spectra of 1-4 in benzene.

ル形状は比較的どれも類似している一方、(Fig. 3a)開環体の減衰過程は大きく異なり、4 の開環体の熱消色反応が大幅に低速化することがわかった(Fig. 3b)。この要因として、イ ミダゾール部位からチオフェン環に置換されたフェニル基まで π 電子の非局在化により、 4 の開環体が安定化したことが挙げられる。さらに、時間分解赤外吸収分光測定により、 ビラジカル特性が 1-4 の開環体の熱消色速度に与える影響を詳細に検討していく。



Fig. 3 (a) Transient absorption spectra and (b) time profiles of the absorbance changes of **1** ( $6.7 \times 10^{-5}$  M), **2** ( $9.2 \times 10^{-5}$  M), **3** ( $4.9 \times 10^{-5}$  M), and **4** ( $6.0 \times 10^{-5}$  M) at 298 K ( $\lambda_{obs.} = 700$  nm,  $\lambda_{ex.} = 365$  nm, irradiation power 100 mW/cm<sup>2</sup>).

【参考文献】

[1] Yamashita, H; Ikezawa, T.; Kobayashi, Y.; Abe, J. J. Am. Chem. Soc. 2015, 137, 4952.

**4B05** 

## 新規ラジカル解離型フォトクロミック分子"フェノキシルー イミダゾリルラジカル複合体"の光解離反応ダイナミクス

(青山学院大学\*,大阪大学\*\*,CREST\*\*\*) ○小林洋一\*,片山哲郎\*\*,岡島元\*, 米田勇祐\*\*,三嶋泰弘\*,山下裕明\*,坂本 章\*,宮坂 博\*\*,阿部二朗\*,\*\*\*

# Ultrafast Photodissociation Dynamics of Phenoxyl-Imidazolyl Radical Complex

(Aoyama Gakuin Univ.\*, Osaka Univ.\*\*, CREST\*\*\*) ○Yoichi Kobayashi\*,
Tetsuro Katayama\*\*, Hajime Okajima\*, Yusuke Yoneda\*\*, Yasuhiro Mishima\*,
Hiroaki Yamashita\*, Akira Sakamoto\*, Hiroshi Miyasaka\*\*, Jiro Abe\*,\*\*\*

【序論】フェノキシルーイミダゾリルラジ カル複合体(PIC)は紫外光照射によりフ ェノキシルラジカルとイミダゾリルラジカ ルを生成し、熱的に元の状態に戻る新規ラ ジカル解離型フォトクロミック化合物であ る[1]。この化合物は開環体(Open form) に由来する発色状態をナノ秒から秒オーダ ーまで自由に調節でき、耐久性も高いこと から、産業応用に向けた新規材料として注 目されている。その一方で、ヘテロラジカ ルを安定に繰り返し光生成できる化合物は これまでになく、結合解離過程や異なるラ

Scheme 1 Photochromism of (a) **PIC1** and (b) **PIC2**.



ジカル間の相互作用などを明らかにする上でも興味深い化合物である。本研究では、超高 速レーザー分光測定を用いて PIC 誘導体 (Scheme 1) のヘテロラジカルの生成過程を明ら かにしたので報告する。

【実験】既報に従い PIC1、PIC2 をそれぞれ合成し[1]、室温ベンゼン溶液中において種々の分光測定を行った。ナノ秒領域の過渡吸収測定では、Nd:YAG レーザーの第三高調波(355 nm,パルス幅~5 ns)を励起光として用い、光電子増倍管とゲート付 ICCD カメラを用いて 過渡吸収ダイナミクス及びスペクトルをそれぞれ取得した。可視領域のフェムト秒過渡吸 収測定では、再生増幅された Ti:Sapphire レーザーを二つに分け、一方は光パラメトリック 増幅器(OPA)を用いて 330 nm に変換した光を励起光とし、もう一方は OPA で近赤外光に変 換した後、CaF2 板に集光して白色光を発生させ、観測光として用いた。

【結果・考察】PIC1、PIC2のナノ秒領域の過渡吸収スペクトル(inset)、及び観測波長 650nm におけるダイナミクスを Fig. 1a, 1b にそれぞれ示す。PIC1の開環体の吸収スペクトルは、 470、および 665 nm に二つの吸収ピークを持ち、それらは半減期 250 ns で単一指数関数的 に減衰した。一方、PIC2の開環体は470、660 nm のピーク以外に770 nm にも吸収バンドが観測さ れ、開環体の減衰過程の半減期が30 ns と大幅に 高速化した。PICの閉環体では、イミダゾール環 とシクロヘキサジエノン環が直交配置しており、 結合解裂によりフェノキシルラジカル部位が回転 して二つのラジカルが相互作用する。PIC1 と PIC2の物性の違いは、PIC2の tert-ブチル基によ るフェノキシルラジカル部位の回転の抑制に起因 することが推察された。

**PIC1、PIC2**の可視領域のフェムト秒過渡吸収 スペクトルの時間変化をFig.2に示す。PIC1では、 励起直後に閉環体の S<sub>1</sub>状態に由来する吸収スペ クトルが生成し、約150 fs で減衰後、開環体に由 来するシグナルの増大が観測された。その増加成 分は時定数が0.35 ps、3 ps、及び数 ns の複数の指 数関数で表され、幅広いで時間領域でスペクトル が変化することが明らかになった。一方 PIC2 で は、PIC1 と同様に S<sub>1</sub>状態由来の吸収が観測され た後、0.9 ps でまず 500 nm のバンド、次に約2 ps

で 660 nm のバンドがそれぞれ 立ち上がり、最後に数百 ps スケ ールで他のシグナルが減衰する 中、770 nm の吸収バンドが相対 的に増加した。このような過渡 吸収スペクトルの時間変化は、 フェノキシルラジカル部位の回 転に伴うラジカル間相互作用の ダイナミクスを反映していると 考えられる。ピコ秒スケールの 時間分解赤外吸収分光を行うこ とにより、結合解離過程におけ る分子構造変化をより詳細に明 らかにしていく。



Fig. 1 Transient absorption dynamics probed at 650 nm and spectra (insets) of (a) **PIC1** and **PIC2** in benzene. The time intervals are 120 and 20 ns for **PIC1** and **PIC2**, respectively.



Fig. 2 Femtosecond transient absorption spectra of (a) **PIC1** and (b) **PIC2** in benzene.

#### 【参考文献】

[1] Yamashita, H.; Ikezawa, T.; Kobayashi, Y.; Abe, J. J. Am. Chem. Soc. 2015, 137, 4952.

4**B**06

光検出光音響分光法を用いた ジアリールポリイン類の高感度二光子吸収計測 (青山学院大理工)〇磯崎 輔,木下 翔,武内 亮,鈴木 正

## Highly sensitive two-photon absorption measurement of diarylpolyynes using optical-probing photoacoustic spectroscopy

(Aoyama Gakuin Univ.) <u>Tasuku Isozaki</u>, Sho Kinoshita, Ryo Takeuchi, Tadashi Suzuki

【序】二光子吸収過程は光励起が起こる際の空間分解能が高く, 三次元光メモリ, 蛍光顕微鏡, 光線力学療法, 光制限素子などへ の応用が期待されている. ジアリールポリインは直鎖 π 共役系を もち, 二光子吸収材料の構成要素として用いられる. 二光子吸収 材料の開発において合理的な分子設計を行うためには, 基本骨格 となるジアリールポリインの二光子許容電子状態の解明が重要で ある. また, 材料の光学特性の多様化という観点からは, 置換基 の種類により二光子吸収波長, 二光子吸収断面積がどのように変



化するかということも興味深い.これまでに,いくつかのジアリールポリインについて,光 検出光音響(OPPAS)法を用いて二光子吸収スペクトルの測定を行ってきた.<sup>14</sup> その結果,

(i) 三重結合鎖の伸長に対して二光子吸収断面積が増大,(ii) 4 位に置換基を導入した場合, 二光子吸収断面積が最も増大することが明らかとなった.本研究では,二光子吸収特性に対 する置換基効果を明らかにすることを目的として,ジフェニルアセチレン(DPA)の4 位も しくは4,4'位に置換基を導入したジアリールアセチレン(DPA-R<sub>1</sub>; DPA-R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>)を合成し, OPPAS 法により二光子吸収スペクトルを測定した.

【実験】Nd<sup>3+</sup>:YAG レーザーの第三高調波励起の OPO レーザーを励起光源として用いた. 試 料分子の光吸収により生じた音響波を He-Ne レーザーを用いて検出した. ピンホールを通過 する He-Ne レーザー光強度を光電子増倍管で検出し,時間に対する光強度変化を測定した. 信号の振幅強度 Uoppas を各励起波長に対してプロットし,熱のアクションスペクトルを得た.

【結果及び考察】可視光励起による DPA-R<sub>1</sub>の熱のアクションスペクトルを Fig. 1 に示す. い くつかの波長において OPPAS 信号強度 U<sub>OPPAS</sub>のレーザー光強度依存性を調べたところ, 観測 された信号は主に二光子吸収に由来することがわかった. いずれの分子も 237 nm (励起波長: 474 nm)付近に吸収ピークが観測された. 237 nm における信号強度は,置換基の種類によっ て大きく異なり,強い電子供与性,電子求引性の置換基を有する DPA-R<sub>1</sub> では信号強度が増 大した (Fig. 2). 信号強度は二光子吸収断面積に比例するため,これらの分子では二光子吸 収断面積が増大していると考えられる.

分子の始状態をg, 一光子許容の中間状態をk, 終状態をfとすると, 換算プランク定数 $\hbar$ , 光速c, 屈折率n, 離調エネルギー $\Delta E$ (一光子許容状態kと二光子吸収における仮想準位との エネルギー差), 遷移双極子モーメントM, 電子遷移前後の永久双極子モーメント差 $\Delta \mu$ , 緩 和定数 Γを用いて、二光子吸収断面積は次の式で表される.5

$$\sigma_{gf}^{(2)} = \frac{4\pi^2}{5\hbar c^2 n^2} \left[ \frac{\left| M_{gk} \right|^2 \left| M_{kf} \right|^2}{\Delta E^2} + 4 \left| \Delta \mu_{gf} \right|^2 \left| M_{gf} \right|^2 \right] \frac{1}{\Gamma_{gf}}$$

中心反転対称性を持たない DPA-R<sub>1</sub>の場合,  $\Delta \mu_{gf}$ が値をもち,第二項が二光子吸収断面積の増 大に寄与すると考えられる.  $\Delta \mu_{gf} \geq M_{gf}$ を量子化学計算によって見積もった. 観測された  $U_{OPPAS}$ の大小は $\Delta \mu_{gf} \geq M_{gf}$ によってよく表され,強い電子供与性,電子求引性の置換基を有する DPA-R<sub>1</sub>では  $|\Delta \mu_{gf}|^2 |M_{gf}|^2$ が大きな値となった. つまり,二光子吸収断面積の増大には  $\Delta \mu_{gf} \geq M_{gf}$ の寄与が支配的であることがわかった. このことは,基底,励起状態双方において,置換基 の電子供与性,電子求引性を考慮することが重要であると明確に示している.発表では,4,4、位に置換基を有する DPA-R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>の二光子吸収特性についても議論する.



Fig. 1 One- and Two-photon absorption spectra of DPA-R<sub>1</sub> in methanol. Black broken lines and colored open circles denote the one- and two-photon absorption spectra, respectively. Wavelength for the two-photon absorption spectra is drawn by half of the excitation laser wavelength. Two-photon absorption spectra are measured for 20-mM solutions, except for 10-mM DPA-NMe<sub>2</sub> and DPA-NO<sub>2</sub>.

- [1] 磯崎 他, 光化学討論会 3A12, 2012, 東京.
- [2] 磯崎他,光化学討論会 3P002, 2013, 松山.
- [3] 磯崎他,光化学討論会 1A14, 2014, 札幌.
- [4] T. Suzuki et al., Int. J. Thermophys., 2012, 33, 2046.
- [5] K. Kamada *et al.*, J. Phys. Chem. C, 2009, 113, 11469.





# スピン選択的化学反応と量子計測の実験的検証

(埼玉大院・理工<sup>1</sup>, オックスフォード大学, 物理理論化学研究所<sup>2</sup>, アリゾナ州立大学<sup>3</sup>) 〇前田 公憲<sup>1</sup>, 須田 綾香<sup>1\*</sup>, ホーア ピーター<sup>2</sup>, ガスト デバンス<sup>3</sup>, リデル ポール<sup>3</sup>

# Experimental test of the quantum measurements in spin-selective chemical reactions of radical pairs.

(Saitama University<sup>1</sup>, University of Oxford<sup>2</sup>, Arizona state University<sup>3</sup>) Kiminori Maeda<sup>1</sup>, Ayaka Suda<sup>1\*</sup>, Peter Hore<sup>2</sup>, Devens Gust<sup>3</sup>, Paul Liddel<sup>3</sup> \*Present affiliation: Nara Institute of Science and Technology(NAIST).

【序論】 ラジカル対とは2つの電子スピンが離れて存在している状態の事である.例 えば化学コンパスのモデル分子としての研究に用いられている

Carotenoid-Porphyrin-Fullerene (CPF) 三元 系では、逆電子移動反応が図1に示すよう に、スピン状態選択的に Singlet より起こる. スピン選択的化学反応速度定数を $k_s^{eff}$ と おいてラジカルの密度行列を $\rho = \begin{pmatrix} \rho_{SS} & \rho_{ST} \\ \rho_{TS} & \rho_{TT} \end{pmatrix}$ とすると、Singlet の状態密度 $\rho_{SS}$ は $\frac{\partial \rho_{SS}}{\partial t} = -k_s^{eff} \rho_{SS}$ と書ける、一方で非対角

項 $\rho_{ST}$ , $\rho_{TS}$ の挙動ついては,化学反応における 量子観測の有無の議論から3つのモデルが存 在する.

1)Haberkorn(従来型)モデル [1]:

 $\frac{\partial \rho_{ST}}{\partial t} = -\frac{k_S^{eff}}{2} \rho_{ST},$ 

2)Kominis (量子ゼノ効果モデル) [2] 3)Jones-Hore(量子観測)モデル[3-4]:

$$\frac{\partial \rho_{ST}}{\partial t} = -k_S^{eff} \rho_{ST}$$



Product states

図 1 ラジカル対の反応経路図





(2),(3)のモデルは、スピン選択的な化学反応が起こる際に、システムがラジカル対 のスピン状態を認識する際に、スピン状態の選択が量子状態ケット(波動関数)の観 測した状態への収縮を起こすであろうという考えに基づく.しかし、(2)のモデルは全 く現実的で無く、発表者らが示したその後の実験から明らかである[5].一方で、(3) は(1)と大きな違いがなく、反応に伴う電子スピンの位相緩和が2倍となる。さらに、 (3)は(1)は two site model における2つの極限であることが示された[4].その後 CPF 三元系のパルス EPR 実験において、(1),(3)の中間となる事を示し、(3)は必要条件 ではない事を明らかにした[6]が、現実的な数値を用いた理論計算による議論はされて こなかった。そこで本研究では具体的 な数値を用いた計算によって Haberkorn モデル(1)と Jones モデル (3)との関係を考察する.

【結果と考察】Two site model を Marcus 理論にあてはめて化学反応を 考えた. 横軸を溶媒の配向としてエネ ルギーを模式的に描くと図 2 の様にな る. 本系は逆転領域となることが知ら れており,活性化状態(RP1)で反応 が起こる為には adiabatic と nonadiabatic な遷移の両方が必要である. 以上の事を踏まえると,パラメータの 条件が決定する.

1)実験値 
$$k_s^{eff} \cong k_{21} \left( 1 - \frac{k_{12}}{k_s + k_{12}} \right)$$
  
= 1 × 10<sup>7</sup> s<sup>-1</sup>  
2)  $k_s^{eff}$ の温度依存のアレニウスプロ

ットカュら、  $\frac{k_{21}}{k_{12}} \cong \frac{[RP1]}{[RP2]} = e^{-\frac{E_a}{kT}} = 0.01$ 

3) Landau-Zener 理論を用いた考察 [7]から RP1 での反応確率は 50 %を 超えないので  $k_S \le k_{12}$ となる.

これらの条件下で two site model (図 3) を解いて得られた Singlet の確率



図3 Two site model と Single site model とを 比較して effective dephasing  $(\alpha)$ を求める.



図4 Singlet 確率密度の時間発展の計算結果  $k_s^{eff} = 1 \times 10^7, k_{12} = k_S = 2 \times 10^9,$ T = 230 K,  $k_{21} = 2 \times 10^7$ ,

密度の計算結果を図4に示す.この結果によると $k_{12} = k_s = 2 \times 10^9 s^{-1}$ の時最もJones モデルに近くなるが,量子計測の寄与はSingle site modelの計算結果と比較して, 30 %( $\alpha$ =0.3)を超えないと結論された. さらに先述の条件は実験の温度領域での溶媒 の回転としては小さすぎるため,この効果は考えにくく,リーズナブルな値 ( $k_{12} \simeq 10^{11}$ )を用いると,量子計測の寄与はほぼ完全に無くなり,Haberkorn のみと なり,実験結果[6]を支持する.

#### **References :**

[1] R. Haberkorn, Mol. Phys., 32(1976)1491.

[2] I. K. Kominis, Phys. Rev. E, 80(2009)056115.

[3] J. A. Jones, P. J. Hore, Chem. Phys. Lett., 488(2010)90.

[4] J. A. Jones, K. Maeda, P. J. Hore, Chem. Phys. Lett., 507(2011)269.

[5] K. Maeda, C. J. Wedge, J. G. Storey, K. B. Henbest, P. A. Liddel, G. Kodis, D. Gust, P. J. Hore, C. R. Timmel, *Chem. Comm.* **47**(2011)6563.

[6] K. Maeda, P. Liddel, D. Gust, P. J. Hore, J. Chem. Phys., 139(2013)234309.

[7] Y. Georgieviskii, A. I. Burshtein, B. M. Chernobrod, J. Chem. Phys., 105(1996)3108.

### πラジカルを有する希土類単分子磁石の励起状態における

## 分子内磁気相互作用

(阪大院・理) o木崎和郎、坂口裕太郎、冬弘明、福田貴光、石川直人

### Magnetic interactions in excited states of lanthanide single-molecule magnets with radical

(Osaka Univ.) oKazuro Kizaki, Yutaro Sakaguchi, Akira Fuyuhiro, Takamitsu Fukuda, Naoto Ishikawa

【序】フタロシアニン希土類二層型錯体(Pc<sub>2</sub>Ln)は 2003 年に単分子磁石として機能することが報告 されて以来盛んに研究されている<sup>1)</sup>。Pc<sub>2</sub>Ln は酸化還元によって±1 価、そして 0 価の三種類の酸 化状態をとることができ、±1 価の錯体が閉殻  $\pi$  電子系であるのに対して、0 価の錯体(以下[Pc<sub>2</sub>Ln]<sup>0</sup>) は配位子  $\pi$  電子系に孤立電子を一つ持つラジカルである。

[Pc<sub>2</sub>Ln]<sup>0</sup>は非縮重の HOMO と二重縮重した LUMO を持ち、Q 帯と呼ばれる HOMO-LUMO(π-π\*) 遷移が 15000 cm<sup>-1</sup>付近に観測される。LUMO が二重に縮重していることから、軌道角運動量に基 づく磁気モーメントを持つために磁場下で分裂する。この磁気モーメントは磁気円偏光二色性分 光法(MCD)によって検出定量することができる。

[Pc<sub>2</sub>Ln]<sup>0</sup>は光励起によって配位子のπ共役系に軌道角運動量が生じるため、配位子π電子系に由 来する軌道角運動量Lとラジカル電子によるスピン角運動量S、そして希土類イオンによる全角運 動量Jといった三者が共存する珍しい状態を形成する。このような系では、角運動量による磁気モ ーメント間に相互作用が存在すると考えられる。

これまでの希土類単分子磁石の研究においては、単分子磁石としての機能性向上を目指して希 土類イオン間や希土類イオンと遷移金属イオンとの間の磁気的な相互作用について精力的に研究 されてきた。しかし上述のような配位子の軌道角運動量やスピン角運動量による磁気モーメント と希土類イオンの全角運動量による磁気モーメントとの相互作用については研究されていなかっ た。この相互作用を研究することによって希土類イオンの4f電子系とπ電子系との相互作用にお ける新たな分野を開拓できるとともに、スピントロニクスやエレクトロンクスの分野において新 たな応用を生み出すことが期待できる。

本発表では、対照物質として 4f 電子を持たない[Pc<sub>2</sub>Y]<sup>0</sup>、そして容易軸型磁気異方性および容易 面型磁気異方性を持つ 4f 電子系についての結果を報告する。

【実験】MCD スペクトルは JASCO J-720W 円二色性分光計に Oxford Instruments 社 SM4000 型 Spectromag クライオスタットを備え付けて温度範囲 1.5 K から 100 K、磁場範囲 1 T から 6 T の間 で測定した。分光測定には[Pc<sub>2</sub>Ln]<sup>0</sup> (Ln=Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb)を PMMA にドープした薄膜を 用いた。定量的に議論するために MCD スペクトルのシグナル強度を励起状態の軌道角運動量に 関連する @/① に換算して議論した。

【結果と考察】

(1)Y 錯体([Pc<sub>2</sub>Y]<sup>0</sup>)

Y 錯体では、温度の低下とともにわずかに Q 帯の MCD 強度の減少が見られている。 @/の につ

いては、100-10 Kの間で1.6程度とほぼ変化していないが、5 K以下でわずかに減少し1.5 K で @/ 20 は1.44 である。Y は4f 電子を持っていない。錯体が励起状態にLLしか持たない場合は @/の は温度 に依存しないため、低温での Q/の の減少は π ラジカル電子のスピン角運動量Sと励起状態の軌道 角運動量LによるS-L相互作用による。S-L間に相互作用があると仮定したモデルによるシミュレー ションの結果、S-L相互作用は-0.18 cm<sup>-1</sup>であった。

#### (2) Tb 錯体([Pc2Tb]<sup>0</sup>)

Tb 錯体では、温度低下にしたがって Q 帯の MCD 強度は増加している。温度の低下とともに @/の は増加していき、最高で 6.43 に達している。Tb は f<sup>6</sup>(7F6)であり、4f 電子系の最低副準位 M<sub>J=±6</sub> と第一励起副準位 M<sub>J</sub>=±5 との配位子場分裂が大きく容易軸型の磁気異方性を持つ。この系におい てはJとSとの間の相互作用は小さく無視できると仮定してS-L間とJ-L間の相互作用を考えたモデ ルによるシミュレーションの結果、S-L相互作用は-1.03 cm<sup>-1</sup>、J-L相互作用は 1.14 cm<sup>-1</sup> と見積もら れた。

#### (3) Er 錯体([Pc2Er]<sup>0</sup>)

Er 錯体はY錯体とほぼ同様の挙動を示し、10Kより低温において @/のの減少が見られている。 この減少はY錯体のそれよりもわずかに大きく、1.5Kで @/のは1.21である。Erはf<sup>11</sup>(4I15/2)であり、 この系の最低副準位は M」=±1/2 である。この小さな M」によって希土類の全角運動量ベクトルは Pc 面内を向いた容易面型の磁気異方性を持っている。Tb 錯体同様にS-L間とJ-L間の相互作用について シミュレーションした結果、S-L相互作用は-0.59 cm<sup>-1</sup>、J-L相互作用は-0.33 cm<sup>-1</sup>であった。

容易軸型異方性を持つ Tb 錯体と容易面型異方性を持つ Er 錯体とでは異なる温度依存性が観測 された。Tb 錯体では4f 電子系の磁気モーメントは Pc の分子軸と同じ方向に、Er 錯体では Pc 面 内方向に向いている。Pc 励起状態の磁気モーメントは分子軸方向を向いているため相互作用が磁 気双極子-磁気双極子型と仮定すれば、Tb 錯体では磁気モーメント間に相互作用が生じる。一方 磁気モーメントの直交した成分間の相互作用はゼロとなることから、容易面型磁気異方性の Er 錯 体では磁気モーメント間の相互作用はほとんどないと考えることができる。Tb 錯体と Er 錯体の Q/のの挙動やJ-L相互作用の値の違いは磁気双極子を介した相互作用と考えることができる。また シミュレーションの結果JとSとの間の相互作用を無視しても実験結果を再現できることがわかっ た。本研究では[Pc2Ln]<sup>0</sup>において Pc 励起状態の角運動量と 4f 電子系の角運動量が磁気的に相互作 用することを明らかにした。





Fig. 1. Temperature dependence of MCD spectra at 1 T (top) and absorption spectrum at 0 T 1.5 K (bottom).

### 4B09

## テルビウム(III)-フタロシアニン単分子磁石の NMR 測定における常磁性シフトの解析

(<sup>1</sup>東北大院理;<sup>2</sup>ハイデルベルク大学無機化学研究所;<sup>3</sup>CREST(JST))

<u>○守田 峻海</u>,<sup>1</sup> Damjanović Marko,<sup>2</sup> 加藤 恵一,<sup>1,3</sup>

Enders Markus,<sup>2</sup> Breedlove Brian K.,<sup>1</sup> 山下 正廣<sup>1,3</sup>

# Paramagnetic shift analysis of the NMR chemical shift of Tb(III)–phthalocyaninato single-molecule magnets

(<sup>1</sup>Grad. Sch. Sci. Tohoku Univ.; <sup>2</sup>Inst. Inorg. Chem., Heidelberg Univ.; <sup>3</sup>CREST(JST)) <u>O Takaumi Morita</u>,<sup>1</sup> Marko Damjanović,<sup>2</sup> Keiichi Katoh,<sup>1,3</sup> Markus Enders,<sup>2</sup> Brian K. Breedlove,<sup>1</sup> Masahiro Yamashita<sup>1,3</sup>

#### 【緒言】

2003年にテルビウム(III)-フタロシアニンダブルデッカー型錯体[TbPc2]<sup>-</sup>(*n*Bu4N)<sup>+</sup>が、大きな一 軸磁気異方性とスピン反転に関する障壁(Δ*E*)に由来する遅い磁化緩和を示す、いわゆる単分 子磁石(Single-molecule magnet; SMM)としての性質を示すことが報告された。最近我々の研究 グループでは、溶解性を向上させたβ位置換オクタブトキシフタロシアニン(obPc)を用いた、 ダブルデッカー型錯体 Tb(obPc)2 やトリプルデッカー型錯体 Tb2(obPc)3 に関する溶液中での NMR 測定について、その詳細な解析について報告した。これらの化合物の<sup>1</sup>H, <sup>13</sup>C NMR スペ クトルからは、電子状態の決定・溶液中での分子の構造・磁場による分子の配向・置換基の 運動の自由度・磁気異方性に関する知見を得ることに成功している。<sup>2,3</sup>

大きな磁気異方性を持ったランタノイドを含む化合物の<sup>1</sup>H NMR スペクトルでは、擬コン タクトシフト(pseudocontact shift; PCS or  $\delta_{PC}$ )の寄与によって、非常に広い化学シフトの範囲で シグナルが観測される。この場合の磁気異方性は、磁化率異方性テンソル ( $\Delta \chi$ ) によって評価 する。PCS は  $\Delta \chi$  と <sup>1</sup>H とランタノイドの位置関係に敏感であるので、分子のモデルや様々な 測定法を用いることによりシグナルの帰属をすることができ、さらに、化学シフトから磁化 率異方性テンソルを計算によって求めることができる。

本発表では、溶液中での NMR 測定から得られる情報が、SMM の構造決定のみならず、 SMM 特性を知ることができる手段になりうる事を報告する。

#### 【実験】

今回我々は、テルビウム(III)-縮環フタロシアニントリプルデッカー型錯体 (obPc)Tb(Fused-Pc)Tb(obPc) ([Tb<sub>2</sub>]) を合成し、直流/交流磁化率測定(本発表では詳細は省略)と<sup>1</sup>H NMR 測定 を行った。[Tb<sub>2</sub>]は磁性中心として二つの Tb<sup>3+</sup>イオンと二つの  $\pi$  ラジカルを持っており、これ らが PCS に寄与している。350 K, toluene- $d_8$ 中で測定された<sup>1</sup>H NMR スペクトルは、化合物の 低い対称性と配位子の回転のダイナミクスにより複雑になっているが、温度依存測定・COSY・ EXSY などの測定法を組み合わせることによりすべてのシグナルを帰属することができ、溶 液中での分子の構造や磁気異方性に関する知見を得ることができた。(Figure 1)





#### 【結果と議論】

直流磁化率からは、[Tb<sub>2</sub>]は18Kにおいて磁気ヒステリシスが観測されており、現在のところ SMMの中では最も高い温度である。一方で、<sup>I</sup>HNMRから得られる磁化率異方性テンソルに 関して、そのアキシャル成分(Δχ<sub>ax</sub>)はロンビック成分(Δχ<sub>h</sub>)よりも非常に大きく、Δχ<sub>h</sub>の化学シ フトへの寄与は無視できる。この事実は、大きな一軸異方性を持つ SMM の性質と矛盾しな い。注釈に記述している PCS の式を用いて等シフト曲線を図示すると、分子の磁気異方性軸 がフタロシアニン面に対して垂直に立っていることがわかる(Figure 2)。さらに、磁化率異方

性テンソルの成分を比較してみると、 [Tb<sub>2</sub>]の  $\Delta \chi_{ax}$  は既に報告されている Tb<sub>2</sub>(obPc)<sub>3</sub>や Tb(obPc)<sub>2</sub>の  $\Delta \chi_{ax}$ よりも 50% 大きい値を示すことがわかった。これは、 良い SMM 特性を持つ[Tb<sub>2</sub>]の性質が、溶 液の NMR スペクトルに表れているもの と考えている。現在、NMR 測定が SMM 特性を解析する手段の一つとして確立で きるよう、Tb(III), Dy(III)を用いた種々の フタロシアニン系 SMM について、詳細 な測定を行っている。



(赤色: 負の PCS, 青色: 正の PCS)

### 【参考文献・注釈】

 $*\delta_{\rm PC} = \frac{1}{12\pi} \frac{1}{r^3} \left[ \Delta \chi_{\rm a} (3\cos^2\theta - 1) + \Delta \chi_{\rm rh} \frac{3}{2} \sin^2\theta \cos 2\Omega \right]$ 

(*r*: the length of the vector connecting the unpaired electron (usually centered on the metal ion) and the NMR nucleus,  $\theta$ : the angle between the corresponding *r* vector and the magnetic field axis ( $B_0$ ),  $\Omega$ : the angle the *r* vector has in the plane perpendicular to the magnetic field axis.)

N. Ishikawa, M. Sugita, T. Ishikawa, S. Koshihara, Y. Kaizu, J. Am. Chem. Soc., 2003, 125, 8694–8695.
 M. Damjanović, K. Katoh, M. Yamashita, M. Enders, J. Am. Chem. Soc., 2013, 135, 14349–14358.
 M. Damjanović, T. Morita, K. Katoh, M. Yamashita, M. Enders, Chem. Eur. J., 2015, doi: 10.1002/chem.201501944