東北大学グループ (グループリーダー:山下 正廣)

単分子磁石を用いた量子分子スピントロニクスの創成

山下正廣¹,加藤恵一¹,米田忠弘²

東北大院理¹,東北大多元研²

我々はフォトクロミック分子やスピンクロスオーバー錯体で架橋された単分子磁石 (SMM) に可 視光や紫外光を照射することにより、前者では開環⇔閉環、後者では高スピン⇔低スピン間の 変化が起こり、単分子磁石間に磁気的な相互作用が可逆的にON⇔OFFすることを利用して、 単分子磁石⇔古典磁石間の光スイッチング機能を持つ素子を開発することを目指している。今 回我々は、Dyイオンを carboxylate 修飾したフォトクロミック分子 1,2-bis(5-carboxy-l-2-methyl-3-thienyl)perfluorocyclopentene (dae²⁻)を用いて錯体を合成した[1]。この dae²⁻は図 1a に示すよ うに、光で可逆的に開環と閉環構造をとることが可能である。

得られた錯体は、[{Dy^{III}2(dae)3(DMSO)3(MeOH)}·10MeOH]_n (1a)の組成を持つDy二核錯体であり、dae²⁻が Dy³⁺イオンに配位した二次元層構造となっていることが単結晶X線構造解析から明らかとなった(図 1b-c)。



図 1. (a) 光に対する dae²⁻の開環・閉環反応.(b) la の単結晶 X 線構造解析と(c) la のパッキング図.(d) 各温度での交流磁化率の周波数依存性から求めた磁化緩和時間(τ)と温度の逆数から作成したアレニウスプ ロット. la: 開環状態、la-UV: 350 nm 照射後の閉環状態、la-vis: 480 nm 照射後の開環状態.

1aの単結晶に350 nmの光を照射したところ、無色から濃い青色へ変色が観測された。そこで 1aの固体サンプルの光照射測定を行ったところ可逆的フォトスイッチング(1a-UV⇔1a-vis)を示 すことを明らかにした。また、交流磁化率の結果、1aは0 Oe では、明確な周波数依存性は示さ なかったが、磁場を1500 Oe印加したところ明確な周波数を示したことから、磁場誘起型のSM Mであることがわかった。さらに、光照射前後でのSMM挙動を詳細に調べたところ、dae²の開 環・閉環に伴うSMM特性の変化が観測された(図1d)。特に低温における量子トンネルに伴う 磁化緩和時間(τ)が、開環状態である1aとUV(350 nm)照射後の1a-UVとで顕著な差を観測 した。これは、開環状態と閉環状態で、Dyイオンの配位環境が変化したことで磁化容易軸が変 化したことや、dae²配位子のπ共役が変化したことでDyイオン間の磁気双極子相互作用に影 響が現れたと考えられる。さらに、可視光(480 nm)照射後の1a-visでは完全に開環状態である 1aには戻らなかった。この点に関しては今後の課題として分子設計も考慮し、可逆なフォトクロミ ックSMMスイッチング分子の合成を目指していきたいと考えている。

また、我々はAu(111)面上に 吸着したビス(フタロシアニナト) テルビウム(III)錯体 TbPc2の電 子構造をSTM/STSを用いて調 べている(図 2)。TbPc2分子膜 に対して得られたSTSスペクト ルでは、フェルミ準位での近藤 共鳴に加えて、占有状態由来 の急激かつ強いピークAを観 察した[2]。ピークAは、フィルム 中の分子について観察された が、孤立分子には存在しない。 さらに測定位置を8つのローブ 上で変えながら測定すると、ピ



図2. 測定位置を8つのローブ上で変えながらSTS測定すると、ピーク Aの位置は周期的に数百ミリボルトだけシフトする.フェルミ準位の鋭 いピークとして検出された近藤共鳴も、ピーク幅および強度の周期的な 変化を示している.

ークAの位置は、周期的に数百ミリボルトだけシフトした。フェルミ準位の鋭いピークとして検出 された近藤共鳴も、ピーク幅および強度の周期的な変化を示している。ピークAは *E*_Fに近づく と、近藤温度(*T*_K)が増加する。ピークAはSOMO状態に由来しており、分子と基板間の化学吸 着相互作用の減少によってエネルギーシフトが引き起こされると考えられる。上側の Pc配位子 に関するDFT 計算の結果、ピークAと近藤共鳴の周期的な変動は、分子-基板相互作用のサ イトに依存していることが示唆された。すなわち、積層構造のわずかな変化は、πラジカルと基 板の伝導電子の散乱による近藤共鳴の変化をもたらし、さらに分子-基板相互作用の変化を 引き起こす。今回の結果は、スピン状態の新たな機能制御のためには、分子形状だけでなく分 子-基板相互作用も有効であることを示唆している。

【参考文献】

[1] Pinkowicz, D; Ren, M; Zheng, L-M; Sato, S; Hasegawa, M; Morimoto, M; Irie, M; Breedlove, B. K.; Cosquer, G; Katoh, K; Yamashita, M. *Chem. Eur. J.* 2014, *20*, 12502.
[2] Komeda, T; Isshiki, H; Liu, J; Katoh, K; Yamashita, M. *ACS Nano*, 2014, *8*, 4866.