1P001 bis-Schiff 塩基配位子を有する Fe(II)SCO 錯体の構造と物性

(近畿大理工)○鍋井 淳宏,大久保 貴志,前川 雅彦,宗像 惠,黒田 孝義

【序】スイッチング素子への応用が期待され る分子双安定性の代表的な例である spin crossover (SCO)現象は、d 軌道に電子を 4~7 個もつ第一遷移金属錯体に限って観測される もので、温度、圧力、光、pH などの物理的外 部条件の変化に対応して 2 つのスピン状態

(high spin(HS)状態と low spin (LS)状態)間を
転移する現象のことである。この現象は錯体
分子間で協同効果が起こることで、急激な SCO
とヒステリシスが得られることがわかっている。
本研究では HS 状態と LS 状態のスピン量子数の
差が大きい 3d⁶の Fe(II)(HS:*S*=2 及び LS:*S*=0)
を用い、配位子としてπ系の拡がった平面 4 座
配位子 (Fig. 2)、軸配位子として pyrazine (pz)及
び pentafluoropyridine (pfpy)を用いて新規な
Fe(II)SCO 錯体を合成し、その構造および磁気
特性を検討することを目的とした。

【実験方法】次の Scheme で合成を行った。

(Scheme)

 $Fe(BF_4)_2 \cdot 6H_2O + H_2L1 +$

$$Fe(BF_4)_2 \cdot 6H_2O + H_2Ln + 2 pfpy \qquad \xrightarrow{MeOH / CH_2Cl_2} 2 (n = 1)$$

3 (n = 2)

pz

MeOH / CH₂Cl₂

トリエチルアミンを2倍量加え脱プロトン化した配位子L1²とpzのジクロロメタン 溶液をガラス管に入れ、上からFe(BF₄)₂・6H₂OのMeOH溶液を静かに加えて、-5℃ で一週間静置することで黒褐色レンガ状結晶1を得た。2、3についても同様の方法で 合成を行い、それぞれ黒赤色結晶及び黒色針状結晶を得た。

【結果】1の120Kにおける単結晶X線構造解析の結果、[Fe(L1)(pz)]・CH₂Cl₂であった。これらの錯体は配位子アニオンが中心金属であるFe(II)イオンに平面的に配



Fig. 1 Electron configurations for a d^6 [Fe^{II}] ion in the LS and HS states.



 $Fig_{1,2} \ge 1$ Tetradentate bis-Sphiff base ligands.

1

位し、軸方向から pz が配位した一次元鎖構造を形成していた(Fig. 3, Fig. 4)。また 280 K においても単結晶 X 線構造解析に成功し、同様の構造であることが分かった。120 K 及び 280 K での構造解析で得られた中心金属の Fe(II)イオン周りの結合距離をFig. 5 に示した。この結果、280 K での測定における軸方向及びエカトリアル方向の Fe-N 結合の距離は120 K で測定した距離よりそれぞれ 0.21 Å及び 0.15 Å 伸びていることが明らかになった。このことから中心金属の Fe(II)イオン は 120 K では LS 状態、280 K においてはHS 状態であると考えられる。

2、3 に関しては単結晶 X 線構造解析には 成功しておらず、IR スペクトルと元素分析 を用いて同定し、組成を[Fe(L1)(pfpy)]・ 2CH₂Cl₂(2)、[Fe(L2)(pfpy)]・2CH₂Cl₂(3)と決 定した。



Fig. 3 Crystal structure of 1.



Fig. 4 Packing structure of 1.

磁化率の温度依存性を測定した結果、1は100Kよりなだらかに XMT 値が増加し、

205 K よりわずかなヒステリシスを伴う急 激な SCO が 2 段階で観測された($T_{1/2}$ = 206 K 及び $T_{1/2}$ = 217 K)(Fig. 6)。この 2 段階の SCO の原因については現在検討中であり、 中間の 210 K での結晶構造解析を行う予定 である。2、3 の磁化率測定を行った結果、 両錯体ともに SCO が観測されず、Fe(II) HS 状態の常磁性を示した。これは、軸 配位子として用いた pfpy の鉄への配位 が弱いためであると考えられる。

今後、2、3の結晶構造を明らかにす るとともに磁化率の詳細な解析を行っ ていく予定である。また pyridine など を軸配位子に用いた類縁体に関しても 現在検討中であり、詳細については当 日報告する。





200

T/K

240



160

120

Fig. 5 Coordination geometry of Fe(II) ion