有機導電体・超伝導体の開発

## (名城大学 総合研究所) 齋藤軍治

## 1) 電荷移動錯体: 電荷移動量、積層様式による機能材料の探索法

電荷移動錯体 (D<sup>δ+</sup>·A<sup>δ-</sup>δ:電荷移動量)の機能性は、δと成分分子 D(ドナー), A(アクセプター)の 積層様式(主に交互積層と分離積層の2種がある)に依存する。1) 交互積層では8の制御により強磁性 体、強誘電体、中性-イオン性相転移系、非線形光学材料が可能である。2)(均一)分離積層での機 能性は多彩で、a) δ = 1 で Mott 絶縁体、反強磁性体(弱強磁性体)、強磁性体、スピンパイエルス系、 スピンラダーなど、b)1>δ≥δ。(下部臨界値)で金属、超伝導体、絶縁体(パイエルス型、電荷秩序型、 イオン秩序型など)、ダイマー型 Mott 絶縁体、スピン液体、スピンラダーなどがある。c) δ<δ、の電 荷移動量が小さい組み合わせでは、分離積層様式が不安定となる・・δが小さいながら分離積層をと る錯体(Coo錯体など)は、FET チャンネルや太陽電池の素材に適す(励起状態でのキャリアー輸送素材)。 具体的には、D と A の酸化還元電位、分子の自己凝集能、錯体の電荷移動吸収エネルギーを用い、 さらに目的とする機能の必須パラメータを加味することにより、導電体、金属(LB 膜、RDP 膜、有 機 FET 電極など)、相転移系(中性-イオン性、電場・光誘起金属-絶縁体など)、 双安定系やスイッチ・メモリー材料を開発している[1]。

### 2) 二次元金属・超伝導体の設計指針と開発

表1.10K級ET超伝導体(1~4)とMott絶縁体床-(ET)2Cu2(CN)3(5)						
	Number in Fig. 1	Ligand		$T_{\rm c}/{\rm K}$	ť/t	U/W
	and Ligand	X	Y	H-salt		
	1) $Cu(CN)[N(CN)_2]$	CN	$N(CN)_2$	11.2	0.66-0.71	0.86
	2) Cu(NCS) <sub>2</sub>	SCN	NCS	10.4	0.82-0.86	0.81
	<b>3</b> ) Cu[N(CN) <sub>2</sub> ]Br	$N(CN)_2$	Br	11.8	0.68	0.89
	4) Cu[N(CN) <sub>2</sub> ]Cl	$N(CN)_2$	Cl	12.8(0.03GPa)	0.75	0.91
	<b>5</b> ) $Cu_2(CN)_3$	ĊN	CN	2-3, 6.8-7.3	1.06	0.89

飾すると、分子間原子接触の増加により集合体の電子状態次元性が増 し、フェルミ面が二次元となりMI転移が抑制される」。これに基づき、 BEDT-TTF(ET)分子を用いた二次元金属、ET系超伝導体が展開した。 ET 分子の非平面性に加え、電子密度の低い外側硫黄を用いた分子間硫 黄…硫黄原子接触はトランスファー積分 t の大きくない二次元導体を、 また狭いバンド幅Wとそれにほぼ等しいon-site Coulomb 反発エネル ギーU により Mott 絶縁体となり易い金属を与える。代表的 10 K 級 ET 超伝導体として4種のĸ-(ET)2CuXY がある(表1、1~4)。それらの 抵抗温度依存性を図1に示す。1の伝導挙動は最も Mott 絶縁体から離 れ、金属→超伝導の変化を示す。2と3の伝導挙動は似ている が、2 は室温近傍で金属挙動を示す。4 は常圧で Mott 絶縁体 で反強磁性体(22 K)に転移するが、微小加圧で半導体→金属→ 超伝導相と反強磁性相の共存相→半導体と複雑な変化を示す。

配位子 X は Cu(I)とジグザグ無限鎖を形成し、配位子 Y は 無限鎖中の Cu(I)にペンダントとして配位する。ET 分子の形 成する厚い二次元伝導層と平面陰イオン層が交互に積層し(図 2 左)、陰イオン鎖が形成する隙間に ET 分子ダイマーが位置 図2. 左) κ-(ET)<sub>2</sub>Cu(NCS)<sub>2</sub>のET伝導 する(図2右)。この隙間を大きくすると、ETダイマー間トラ ンスファー積分が小さくなり、フェルミ準位での状態密度が大 a 軸投影図(陰イオン(青)と ET ダイマ きくなり T<sub>c</sub>の上昇が予想される。陰イオン隙間を広げること はWの減少に相当し、高いT。を得るには金属と Mott 絶縁体 の境界領域を探索することになる。



100

BEDT-TTF(ET)

層/陰イオン絶縁層の積層構造、右) 一(左図 緑色)の配置関係を表示)

## 3) Mott 絶縁体 ĸ-(ET)<sub>2</sub>Cu<sub>2</sub>(CN)<sub>3</sub>の混晶系、スピン液体、超伝導

**1~4**と類似の結晶構造をもつ Mott 絶縁体 **5**の 陰イオンは、**1~4**よりも少し大きな陰イオン隙 間を持ち、より高い T<sub>c</sub>が期待された。しかし、静 水圧下で T<sub>c</sub> =2-3 K と低く、陰イオン層内にお ける C=N の位置 disorder によるものと予想され た。錯体 **1** と **5** で陰イオンの一部の変換 N=C-Cu-C=N→N=C-N-C=N、さらに Cu(I)の一 部を Cu(II)に変換が可能であり、得られる錯体  $\kappa$ -(ET)<sub>2</sub>[(Cu<sup>+</sup>)<sub>2-x</sub> (Cu<sup>2+</sup>)<sub>x</sub>]{(CN)<sub>3-2y</sub>[N(CN)<sub>2</sub>]<sub>y</sub>}の T<sub>c</sub> は 3 - 11 K で制御できる。表1中の5種の錯体は 似た ET ダイマー構造をもつ(図3上)。ダイマー が一個のスピンをもつので、三角スピン幾何構造 となる。従って、三角形の辺に相当するtの比th がスピンフラストレーションの目安である。**5** は



図3. ĸ-(ET)<sub>2</sub>Cu<sub>2</sub>(CN)<sub>3</sub> での三角スピン格子構造 (上)と、スピン間相互作用(t, ť)の一軸歪制御によ るスピン液体相に隣接する超伝導相(下)

ほぼ理想的な正三角スピン幾何構造(t't = 1.06)をもち、スピンが整列しないスピン液体基底状態を持つ。このスピン液体相は、無機-有機材料を含めた最初の例である[2]。スピン液体に一軸歪圧を加えると、磁性相を経ずに、直接、超伝導相が誘起され T<sub>e</sub>は静水圧下の約 2 倍に上昇する。また、T<sub>e</sub>の圧力依存は異方的であり、t' $t\sim1$  近傍で T<sub>e</sub>が上昇する(図 3 下)。一軸歪圧実験によると、 $\kappa$ 型超伝導体の T<sub>e</sub>は、U/W が1に近付くほど高くなり、またt'tが1からずれると高くなる。

# 4) 二次元 C<sub>60</sub> 金属錯体

TTF 系ドナーを用いたダイマー単位でスピン三角格子を物質設計 することは非常に難しい。しかし、C60<sup>-</sup>の二次元配列錯体は最もス ピン三角格子の構築に適している。ただし、C60 系では分子間距離 が短いと単結合や2重結合形成が先行するため、分子間距離を制御 することにより、C<sub>60</sub>多量体形成→ラジカル電子非局在(金属)→スピ ン局在(Mott 絶縁体、スピン液体)の変遷が可能である。C60分子に対 する機能仕分けのため、C60分子をイオン化するドナー分子 D1、成分 分子の配列を制御する分子 D<sub>I</sub>より成る3成分イオン性錯体(D<sub>1</sub>+ D<sub>II</sub>)C<sub>0</sub>・を作製し、モノマーーダイマー転移系やn結合錯体を開発し、 C<sub>60</sub>-イオンが形成する電子状態がD<sub>II</sub>の対称性に大きく依存すること を明確にしてきた。三回対称性の D<sub>II</sub>を用いると、電子局在系では二 次元スピンフラストレーション平坦網が、非局在系では二次元金属 が期待できる。C60分子をN-メチル DABCO(MDABCO)でイオン化さ せ、また、その分子配列をトリプチセン(TPC)で制御すると、TPC と MDABCO が鍵一鍵穴の関係で図4aの構造体を形成する。この構造体 の上下の凹みは Coo分子をはめ込むサイズに適しており(図4b.c)、結果 として平面蜂の巣状正三角スピン幾何構造(図4d)を有する C60 陰イオ ンラジカル塩が得られる。錯体は Mott 絶縁体に近い二次元金属(C,



H, N 元素より成る)である[3]。ス ピン液体相の開発には C<sub>60</sub>一イオン 間をさらに少し広げる設計が必要 である。

図 4. (a) TPC 3 分子が形成する隙間に MDABCO<sup>+</sup> 分子が入り、上下に凹みを持つ構造体ユニットを形成する。凹みサイズに一致した  $C_{60}$  分子は TPC と MDABCO が形成する 2 次元平面上下の凹みに配置し(top view (b)、side view (c)) 錯体  $D_1^{+}D_{11}C_{60}$  を構築する。(d)  $C_{60}$  (A 層)上の(DABCO<sup>+</sup>(赤))-TPC

### 参考文献

[1] G. Saito, Y. Yoshida, Bull. Chem. Soc. Jpn., <u>80</u>, 1-137 (2007).

- [2] Y. Shimizu et al. Phys. Rev. Lett., <u>91</u>, 107001/1-4 (2003).
- [3] D. V. Konarev et al. Angew. Chem. Inter. Ed., <u>49</u>, 4829-4832 (2010).