# シトクロム Caネットワークの電気特性

(阪大院・理<sup>1</sup>,福井大院・エ<sup>2</sup>,兵庫県立大院生命理<sup>3</sup>) 〇山口 晴正<sup>1</sup>,角田 早<sup>1</sup>,蔡 徳七<sup>1</sup>, 平野 義明<sup>2</sup>,鈴木 雅之<sup>3</sup>,樋口 芳樹<sup>3</sup>,松本 卓也<sup>1</sup>

# Electric properties of cytochrome c<sub>3</sub> network

(Osaka Univ.<sup>1</sup>, Fukui Univ.<sup>2</sup>, Univ. of Hyogo<sup>3</sup>) •Harumasa Yamaguchi<sup>1</sup>, Saki Sumida<sup>1</sup>, Dock-Chil CHE<sup>1</sup>, Yoshiaki Hirano<sup>2</sup>, Masayuki Suzuki<sup>3</sup>, Yoshiki Higuchi<sup>3</sup>, and Takuya Matsumoto<sup>1</sup>

【序】電子伝達タンパク質は、酸化還元中心を有し、その酸化還元 中心を介して電子が移動することから分子デバイスへの利用が期 待される。鉄原子が酸化還元中心であるヘムを4つ有するシトクロ ム *c*<sub>3</sub> (Cyt *c*<sub>3</sub>)(図 1)は、個々のヘムの酸化還元電位がそれぞれ異 なり、生体内において、分子内に4つの電子を貯蔵することが知ら れており、興味深い電気特性が期待できる。分子デバイス実現のた めには、個々の分子の性質を調べるとともに、分子間の電子伝達機 構の解明が重要である。そこで本研究では、DNA を用いた Cyt *c*<sub>3</sub> ネットワークを構築し、その電気特性を調べた。

水溶液中では、Cyt c3のアミノ基と DNA のリン酸基 はそれぞれ負と正に帯電しており、クーロン相互作用に より結合する。その結果、Cyt c3/DNA 複合体はネット ワーク構造を形成する。図2に金電極間の Cyt c3/DNA 複合体の概略図を示す。電極間には複数個の Cyt c3が存 在しており、隣り合うへム間をトンネリングすることで、 電流が流れる。真空中における電流・電圧(*I-V*)特性と その温度依存性を測定したので報告する。

【実験】Cyt *c*<sup>3</sup> 水溶液と DNA(poly(dA)-poly(dT) (50mer,17nm))水溶液を混合した。SiO<sub>2</sub> 基板に Cyt *c*<sup>3</sup> /DNA 複合体を固定化し、ネットワーク状に配列した。 傾斜蒸着法を用いて、金電極間に数十から数百 nm の ギャップを作製し、10K から 290K における *I-V*測定 を行った。

【結果と考察】図3に、Cyt  $c_3$ の10Kから290Kでの *I-V*測定の結果を示す。10Kでは、ある電圧までは電 流が流れない閾値特性を示していることが分かる。ま た、温度上昇に伴い閾値電圧( $V_{th}$ )は減少し、290K では完全に閾値特性を失っている。低温におけるこの *I-V*特性は、N 次元クーロン閉塞モデルで説明が可能で



図 1. Cyt c<sub>3</sub>の構造



図 2. 金電極間の Cyt c<sub>3</sub>/DNA 複合体概略図



図 3. I-V特性の温度依存性

ある。クーロン閉塞モデルでは、電流値 Iは、電圧 V、 閾値電圧 Vth、電気伝導経路数の指数くを用いて、  $I \propto (\frac{V}{V_{v_1}} - 1)^{\zeta}$ で与えられる<sup>[1],[2]</sup>。10Kの実測値でクー ロン閉塞モデルのフィッティングを行った結果を図 4 に示す。実験結果とモデルは良い一致を示した。クー ロン閉塞モデルで 10K から 70K までの実測値をフィ ッティングしたところ、各温度でのくの値は 2.2 から 2.4 であった。ここで、くは本来、温度に依存しない サンプル固有のパラメーターであるため、一定の値と なる必要がある。そこで各温度で求めた中央値として、 ζ=2.3を採用した。この値を用いて行ったフィッティ ングにより求まる Vthの温度依存性を図5に示す。Vth は温度に比例して減少し、94.3K でゼロとなることが 分かる。また、ζを±0.1 ずつ変化させた場合も V<sub>th</sub>の 傾向に大きな変化がないことが図5から分かる。これ は、温度が上昇すると、ホッピング伝導の経路が増加 し始め、より低いバイアス電圧で電流が流れ始めるた めであると考える。二次元クーロン閉塞モデルにおけ るくの理論値は 5/3、数値計算の結果はく≈2 であり、 様々な金属ナノ粒子を含む薄膜での実験値は 2.2< ζ <2.8 であると報告されている<sup>[3]</sup>。今回の結果のくはこ の範囲に含まれており、Cyt c3 / DNA 複合体は図 2 の ように二次元に配列していることと一致する。

ホッピングの活性化エネルギー( $E_a$ )は、電流 I、電 圧 V、絶対温度 T、ボルツマン定数  $k_B$ を用いて、 $I \sim V$   $\exp\left(-\frac{E_a}{k_BT}\right)$ で与えられる<sup>[2]</sup>。図 6 に V = -0.1 Vの観測 値を用いたアレニウスプロットを示す。温度の上昇に

伴い勾配が急になり、*E*aが増加していることが分かる。 この結果から、低温域ではトンネリングにより伝導性



が生じるが、高温ではホッピングによって伝導性が生じていると考える。

今後、さらに大きいバイアス電圧での *I-V* 測定によって、Cyt *c*<sub>3</sub>がヘムを 4 つ有することにより、多段階の閾値特性を示す可能性について議論を進める。

[1] Middleton, A.A.; Wingreen, N.S., Phys. Rev. Lett 1993, 71, 3198-3201

[2] Hirano,Y.;Segawa,Y.;Yamada,F.;Kuroda-Sowa,T.;Kawai,T.;Matsumoto,T., *J.Phys.Chem.C* **2012**, *116*,9895-9899

[3] Zabet-Khosousi, A.; Dhirani, A.-A., Chem. Rev. 2008, 108, 4072-4124

# 相分離したp及びn型バナジルポルフィラジン共蒸着膜の 両極性トランジスタ特性

(名大院理\*,名大物質国際研\*\*) 〇南條知紘\*,藤本卓也\*,松下未知雄\*,阿波賀邦夫\*\*

Phase Separation and Ambipolar Characteristics of Co-deposited Thin-Films consisting of *p*- and *n*-Type Vanadyl Porphyrazines (Department of Chemistry\*, RCMS\*\*, Nagoya Univ.)

 $\circ$ Chihiro Nanjo\*, Takuya Fujimoto\*, Michio M. Matsushita\* and Kunio Awaga\*\*

### 【序】

フタロシアニン類縁体は濃い青色を呈し、空気や熱に対して安定であることから、古くか ら顔料・染料として広く利用されてきた。現在では、色素としての利用にとどまらず、その 優れた半導体物性に注目が集まり、有機エレクトロニクス分野で盛んに研究されている。フ タロシアニン類縁体は一般に高移動度のp型半導体として知られているが、1998年にErcolan iらによって合成が報告されたtetrakis(1,2,5-thiadiazole)porphyrazine (TTDPz)は、電子吸引性 のチアジアゾール環を有するため、n型半導体特性を示す[1]。さらに、TTDPzのオキソバナ ジウム錯体であるVOTTDPzは、薄膜がアモルファス構造であるにも関わらず、高いn型半導 体特性を示すことが我々のこれまでの研究によって明らかになっている[2]。

本研究では、類似の分子骨格を持ち、 それぞれがp型、n型半導体として高い性 能を示すVOPcとVOTTDPzを混合した共 蒸着膜を作製し、トランジスタ特性と薄 膜構造の評価を行った。さらに、これら の薄膜はイオン液体に安定なため、絶縁 層として通常の二酸化シリコンに加え、 高濃度のキャリア注入が可能なイオン液 体を用いて電気二重層トランジスタ及び 相補型インバータを作製した。



#### 【実験】

薄膜は真空蒸着法によって作製した。VOPc及びVOTTDPz単成分の薄膜と、二つの物質の 蒸着速度を調節することにより、比率の異なる6種類の共蒸着膜を作製した。薄膜XRD、紫 外可視吸収スペクトルにより、これらの薄膜の構造を調べた。また、共蒸着膜中のVOPc及び VOTTDPzの分子間相互作用を考察するため、CAM-B3LYP/6-31G(d)を用いて分子間力の計算 を行った。電気二重層トランジスタは、白金櫛形電極基板上に60nm蒸着した薄膜に、イオ ン液体*N*,*N*-diethyl-*N*-methyl-*N*-(2-methoxyethyl)ammoniumbis(trifluoromethanesulfonyl)imide (DEME-TFSI)を滴下し、ゲート電極として白金コイルを挿入して作製した。

#### 【結果と考察】

共蒸着膜のトランジスタは、いずれの比率の薄膜においても両極性特性を示した(図 1)。 図 2 に、共蒸着膜中に含まれるVOPcの比率と、p及びn型の移動度の関係を示す。VOPcの比 率が高いほどp型の移動度 が高く、VOTTDPzの比率が 高いほどn型の移動度が高 くなる傾向が見られた。ま た、p及びn型の移動度は、 2次元のパーコレーション 閾値である40%付近で急激 に減少している。これらの ことから、共蒸着膜におい てVOPcとVOTTDPzは相 分離構造を形成し、それぞ



れが個々にpまたはn型半導体としての性質を示しているのではないかと考えられる。

薄膜XRDの結果、共蒸着膜はほとんど配向性 を有していない構造であることが分かった。紫外 可視吸収スペクトルのQ帯の吸収波長から、単成 分のVOPcが主に安定相(Phase II)を形成するの に対し、共蒸着膜中では準安定相(Phase I)を形 成することが分かった。また、電荷移動吸収は確 認できず、分子間での強い相互作用はないと考え られる。さらに、分子間力の計算を行ったところ、 VOPcとVOTTDPzは分子間力に大きな差がある ことが分かった。以上の結果は共蒸着膜が相分離 構造を形成することを示唆している。

イオン液体DEME-TFSIを絶縁層として用いた ところ、VOPc: VOTTDPz = 1:1の共蒸着膜 でp型の移動度が  $2.3 \times 10^{-3}$  cm<sup>2</sup> V<sup>-1</sup> s<sup>-1</sup>、n型の移 動度が  $1.0 \times 10^{-4}$  cm<sup>2</sup> V<sup>-1</sup> s<sup>-1</sup>と高い値を示し、性 能の向上が確認された。さらに、相補型インバー タでは、両極性インバータの特徴である第一象限 と第三象限の二つの領域での出力反転が確認で きた(図 3)。インバータの性能を示すGAINは 10 を超える大きな値であった。

#### 6.0 p-type n-type 2.0 $\mu / 10^{-4} \text{cm}^2$ 5.0 $10^{-6} \text{cm}^2 \text{ V}^{-1} \text{ s}^{-1}$ 4.0 1.5 3.0 2.0 05 1.0 0.0 0.0 80 100 20 40 60 0 Ratio of VOPc / %

図 2. 共蒸着膜中に含まれる VOPc の比率と p 及び n 型の移動度の関係



#### 図 3. 共蒸着膜を用いた電気二重層インバータの 出力特性と GAIN

【まとめ】

p及びn型バナジルポルフィラジン共蒸着膜は、VOPcとVOTTDPzが相分離構造を形成 し、それぞれが個々にpまたはn型半導体として働くことにより、両極性特性を示すと考え られる。薄膜の構造解析の結果も、相分離構造を示唆している。さらに、イオン液体の絶縁 層を用いることにより、両極性トランジスタ及び相補型インバータで高い性能を引き出すこ とに成功した。

<sup>[1]</sup> P. A. Stuzhin, E. M. Bauer, and C. Ercolani, Inorg. Chem., 1998, 37, 1533.

<sup>[2]</sup> Y. Miyoshi, K. Takahashi, T. Fujimoto, H. Yoshikawa, M. M. Matsushita, Y. Ouchi, M. Kepeneki, V. Robert,

M. P. Denzello, C. Ercolani, and K. Awaga, Inorg. Chem., 2012, 51, 456.

# 2B03

## The Photoconductivity of Cobalt Phthalocyanine Thin Films

(Kyoto Univ., Inst. Chem. Res.) <u>Richard Murdey</u> and Naoki Sato

#### Introduction

The phthalocyanine ligand can complex with a wide variety of central metal ions. Many of the open shell metal-phthalocyanine complexes, such as cobalt phthalocyanine (CoPc), exhibit interesting spin properties. As far as the solid state photo-electrical properties of the first row transition metal phthalocyanine complexes are concerned the electron configuration of the central metal ion does not generally appear to have a much influence. There is rarely any mixing between the current-carrying electronic states and the atomic orbitals of the central metal. The metal ion may, however, indirectly alter the electrical properties of the material via steric effects which change the packing structure, and hence the intermolecular orbital overlaps. CoPc may therefore be considered a "generic" phthalocyanine complex, and we examine the photoconductivity in the context of exploring the typical behavior of this class of organic semiconductor.

Our aim is to address one of the fundamental difficulties is discussing electrical measurements on organic thin films: the difficulty in assigning the observed properties to intrinsic or extrinsic effects. Organic films have amorphous and/or polycrystalline structure, with a high defect density and a large number of grain boundaries. The chemical purity is also relatively low. Extrinsic effects (acceptor, donor, and trap sites) would normally be expected to dominate the measured electrical properties, so the challenge is instead to observe and identify *intrinsic* (trap free) behavior. We do this by carefully purifying the starting materials and by using *in situ* measurement techniques under an ultrahigh vacuum environment.

#### Experimental

CoPc (Aldrich) was sublimed three times under 30 Pa N<sub>2</sub> gas flow before use. Single crystal sapphire [0001] substrates (Shinkosha) were first annealed at 1000 °C in air to expose atomically flat terraces, over which 30 nm titanium electrodes spaced 0.1 mm apart were vacuum deposition through a metal mask. Once placed inside the measurement chamber, the substrates were degassed at 250 °C under UHV before use. Leakage currents (dark or photoconductance) were below 10 fA at  $10^5$  V m<sup>-1</sup>. Films were prepared by thermal deposition from a resistively heated crucible. The substrate temperature was kept at 125 °C, and the deposition rate was held constant at  $1.5 \pm 0.5$  nm min<sup>-1</sup>. After deposition, the film was annealed at 200 °C for 12 h. Photocurrent action spectra were evaluated for wavelengths from

400 nm – 1180 nm, using a Bunkokeiki SM-25 monochromatic light source and a Keithley 6487 picoammeter-sourcemeter. The incident photon flux was  $10^{19}$  photons m<sup>-2</sup> and the applied bias was  $10^5$  V m<sup>-1</sup>. Measurements were obtained at a repetition rate of approximately 0.1 Hz, with dark current subtraction performed for each data point. The optical absorbance was measured *ex situ* on a reference 10 nm CoPc film, prepared identically to the measurement sample but without the metal electrodes.



**Figure 1.** Photocurrent yield for a 50 nm thick CoPc film, and the reference absorption spectrum.

#### **Results and Discussion**

If the absorptance of the film can be determined, photocurrent action spectra may be expressed as "photocurrent yield" having units of electrons per *absorbed* photon. It can be shown that the photocurrent yield is directly proportional to the internal quantum yield[1], and is therefore the most useful photocurrent-derived quantity for the discussion of the mechanistic pathways involved in the photo-generation of charge carriers. By way of example, typical of the results, the action spectrum of a 50 nm CoPc film is shown in **Figure 1**. The photocurrent yield increases at photon energies above 2 eV immediately following the first singlet absorption excitation "Q-band" - indeed overlapping the higher-order vibrational excitations. Following the work of Geacintov [2] and Silinsh [3] on linear acenes we attribute this rise to an increase in the intrinsic photo-generation yield at photon energies near the transport gap.

#### References

- [1] A. Rose, Concepts in Photoconductivity and Allied Problems, Interscience, New York, (1963) 168.
- [2] N. Geacintov, M. Pope, J. Chem. Phys, 50 (1969) 814.
- [3] E.A. Silinsh, V.A. Kolesnikov, I.J. Muzikante, D.R. Balode, Phys. Status Solidi B, 113 (1982) 379.