## 3C04 アルカンチオール SAM 中に埋め込んだ電気化学活性なアイランドの 電気化学 STM 測定

(東工大院理工<sup>1</sup>、理研フロンティア<sup>2</sup>、東工大院総合理工<sup>3</sup>) ○横田 泰之<sup>1,2</sup>、宮崎 章<sup>1</sup>、 福井 賢一<sup>1</sup>、榎 敏明<sup>1</sup>、原 正彦<sup>2,3</sup>

【序】Weiss らの報告以来[1]、走査トンネル顕微鏡(STM)と自己組織化単分子膜(SAM)の技術を利用した単一分子レベルの伝導特性に関する研究が多数報告されてきた。最近、フェロセン誘導体(分子 3)における負性抵抗の発現が報告され、電気化学活性な分子による分子エレクトロニクスが高い関心を集めている[2]。しかしながら、これらの研究は無極性溶媒中などで高バイアスをかけて行われているため、対象分子の意図しない O2酸化によって機能が発現

していると考えられている[3]。我々は、構造と機能 制御に分子の帯電効果を利用することを念頭に、電 気化学環境下における酸化還元活性な機能性分子 の振る舞いについて研究を行ってきた[4]。本研究で は、分子 1 の SAM 中に埋め込まれたテトラチアフ ルバレン(TTF)誘導体(分子 2)またはフェロセン(Fc) 誘導体(分子 3)のアイランドを作製し(図 1)、サイズ と電極電位に依存した伝導特性について電気化学 STM (ECSTM)を用いて検討を行ったので、その結 果を報告する。



図 1. 分子の構造と SAM の模式図。

【実験】分子2は既知反応の組み合わせで合成した。

分子 1 と分子 3 は市販のものを使用した。SAM 作製基板は、金をマイカ上に真空蒸着して作 製し、使用直前にフレームアニール処理をした。分子 1 及び分子 2 または 3 の単一成分 SAM は、それぞれ 1 mM エタノール溶液、0.1 mM アセトン溶液に一晩浸漬させて形成させた。 TTF 及び Fc 誘導体の埋め込みは Insertion 法[1]で行った。分子 1 の単一成分 SAM を、分子 2 または分子 3 の 0.1 mM アセトン溶液に所定の時間浸漬させ、アセトンでリンス、N<sub>2</sub> フロ ーで乾燥させた。

電解質溶液は、超純水で 0.05 M に希釈した過塩素酸(Ultrapure grade、Cica-Merck 製) 水溶液を使用した。ECSTM 装置は、Veeco 社製のコントローラーNanoScope IV と、 Molecular Imaging 社製の STM ユニット PicoSPM とバイポテンシオスタット PicoStat を 用いた。STM 探針は、アピエゾンワックスでコーティングした Pt-Ir (80:20)製のものを使 用した。参照電極は Au/AuO<sub>x</sub>、対極は白金線を用いた。サイクリックボルタンメトリー(CV) 測定は、ECSTM セルを用いて行った。

【結果と考察】図2は、(a)分子2及び(b)分子3の単一成分SAMのサイクリックボルタモグ ラム(CV)である。TTF 骨格に由来する二つの酸化還元波(TTF  $\leftrightarrow$  TTF<sup>+</sup>、TTF<sup>+</sup>  $\leftrightarrow$  TTF<sup>2+</sup>) とFc 骨格に由来する酸化還元波(Fc  $\leftrightarrow$  Fc<sup>+</sup>)が確認され、また、それぞれのピーク電流値が スキャン速度に比例することから、基板上でTTF とFc 骨格が電気化学特性を保持している ことが分かった。これらのCV は、ECSTM 測定においてTTF 及びFc 骨格の酸化状態を推

定する際に参照した。図中、下向きと上向きの矢 印は、それぞれ ECSTM 測定を行ったサンプル電 位と探針電位を示している。

図 3A は、分子 1 SAM 中に埋め込まれた中性状 態の分子 2 の ECSTM 像(Esample = -0.8 V, Etip = -0.9 V)である。丸で示した領域には輝点が観測さ れ分子2のアイランドが形成されていることが分 かった。テラス上の暗い部分は、分子1の単一成 分 SAM でも見られる金原子一層分低くなった領 域(エッチピット)である[5]。図 3D は、図 2a の下 向き矢印 D で示したサンプル電位での像である。 同様の測定をサンプル電位及び探針電位を変化さ せて行い、それぞれ、アイランドのサイズと見か けの高さに関するデータを得た。その結果、アイ ランドのサイズが大きくなると見かけの高さが高 くなる(電流が流れ易くなる)傾向が得られた。これは、分子間相互作用により TTF 骨格間の

効的な抵抗が減少している と考えている。サイズと見 かけの高さの関係は、サン プル電位と探針電位にあま り依存しないことが分かっ た。

次に、分子3でも同様の 実験を行った。図 3 i-iii は、 異なるサンプル電位におけ る分子 3 の ECSTM 像(*E*<sub>tip</sub> =-0.9 V)である。分子 2 の 場合と異なり、見かけの高 さはアイランドのサイズに あまり依存しなかった。こ れは、Fc 骨格間の相互作用



図 2. (a)分子 2、(b)分子 3 の単一成分 SAM のサイクリックボルタモグラム。 電解質: 0.05 M 過塩素酸。スキャン速度: 0.1 (実線)、0.05 (破線)、0.02 V/s (点線)。



図 3. C<sub>10</sub>H<sub>21</sub>SH SAM に埋め込まれた分子 2 (A and D, 170×170 nm<sup>2</sup>, *I*<sub>tip</sub> = 30 pA)及び分子 **3** (i, ii, and iii, 137×137 nm<sup>2</sup>, *I*<sub>tip</sub> = 20 pA) O ECSTM (&<sub>sample</sub> = (A) -0.8 V, (D) -0.2 V, (i) -0.8 V, (ii) -0.6 V, (iii) -0.4 V vs. Au/AuO<sub>x</sub>,  $E_{\text{tip}} = -0.9 \text{ V}$  vs. Au/AuO<sub>x</sub>.)

が TTF 骨格と比べて小さいためであると考えている。また、図から明らかなように見かけの 高さはサンプル電位と探針電位に依存して大きく変化した。発表では、これらの測定結果を 基に、電気化学活性な分子の電子移動メカニズムについて考察を行う予定である。

## 【参考文献】

[1] L. A. Bumm et al., Science, 271, 1705 (1996). [2] C. B. Gorman et al., Langmuir, 17, 6923 (2001). [3] J. He, S. M. Lindsay, J. Am. Chem. Soc., 127, 11932 (2005). [4] Y. Yokota et al., J. *Phys. Chem. B*, **109**, 23779 (2005). [5] G. E. Poirier, *Chem. Rev.*, **97**, 1117 (1997). [6] T. Ishida et al., J. Phys. Chem. B, 103, 1686 (1999).