「プロセスインテグレーションに向けた高機能ナノ構造体の創出」 平成22年度採択研究代表者 H24 年度 実績報告

阿波賀 邦夫

名古屋大学物質科学国際研究センター・教授

ナノラジカル界面からの電子機能発現

§1. 研究実施体制

(1)「阿波賀」グループ

- ① 研究代表者:阿波賀邦夫(名古屋大学物質科学国際研究センター、教授)
- ② 研究項目
 - ・分子クラスター電池のためのin-situ 計測の発展
 - ・分子クラスター電池正極活物探索とナノ複合化
 - ・過渡電流のメカニズムの解明と発展
 - ・多層有機光学セルの設計と光応答

(2)「稲辺」グループ

- ① 主たる共同研究者:稲辺 保(北海道大学大学院理学研究院、教授)
- ② 研究項目
 - ・有機・無機ハイブリッド半導体を用いた光-電流変換素子と分子性二次電池の開発

§2. 研究実施内容

(文中に番号がある場合は(3-1)に対応する)

<阿波賀グループ>

本研究では、電子対形成による安定化から解放され、それゆえスムーズな移動が約束された不 対電子をもつさまざまな開設化学種を電極表面上にナノ配列させ、光や電場などの外場をトリガ ーとして生じる高速かつ効率的な電子移動を利用して、「研究項目(A)高容量・高エネルギー密 度分子性2次電池の発展」、および「研究項目(B)高効率・高速有機光ー電流変換素子の開発」 の実現を目指した。

研究項目(A) 高容量・高エネルギー密度分子性2次電池の発展

前年度まで、独自に立ち上げた in operando X 線吸収微細構造(XAFS)分析システムを用いて、 ポリオキソメタレート([PMo₁₂O₄₀]³⁻, POM)や Mn12 クラスターを正極活物質とする分子クラスター電 池の反応機構解明を行った。その結果、放電過程で POM は 24 電子、Mn12 は 8 電子の超還元 を示し、このような分子クラスターの電子スポンジ機能が高い電池容量の大きな要因であることを 明らかにした。しかしながら、上記 Mn12 クラスター電池の場合には、放電容量 200Ah/kg (電圧 範囲: 2.0 – 4.0 V)のうち超還元で説明できない約半分の電池容量 100 Ah/kg (電圧範囲: 2.0 –

3.0 V)が存在した。今年度は、この要因に ついて、電池のサイクリックボルタンメト リー(CV)及び正極の⁷Li固体 MAS NMR を測定することで検討をおこなった。

図1は、電圧範囲 1.8 - 3.0 V、掃引速度 0.5, 1.0, 3.0 mV/sで測定した CV プロットで あるが、速度が遅いほど電気二重層(EDL) キャパシタンスに特徴的な長方形に近い 波形が観測された。このボルタモグラムよ り計算されるキャパシタンスの値は 100 Ah/kg であり、金属イオンの酸化還元で説 明できない残り半分の電池容量とほぼ一 致した。また、様々な電位で充放電測 定を止めた電池の正極材料サンプル について⁷Li 固体 MAS NMR の測定を 行った。その結果、電気化学反応に関 与する Li イオンのピークの半値幅は 充放電で可逆に変化し、放電過程で Li



図1 Mn12分子クラスター電池のCVプロット。



図 2 Mn12 分子クラスター電池において形成され た EDL の模式図。

イオンの動きが遅く、充電過程 で速くなることが分かった。こ のことより、放電過程で生成し た[Mn12]⁸⁻の周りにまず Li イ オンが集積し、その後さらに電 位を下げることで、図2のよう に炭素電極上に集積した負電 荷とその付近にトラップされる Li イオンの間で EDL が形成された と考えられる。このことは、分子ク ラスター電池では分子クラスター



図 3 POM 分子クラスター電池の in operando 固体 ⁷Li NMR スペクトル。

の超還元だけではなく、EDLキャパシタンスとの共存によってさらなる高容量が得られることを示す ものであり、今後さらに高性能な分子クラスター電池を開発するうえで重要な手掛かりを得たと考え ている。

前年度に構築した in operando 固体 NMR システムを POM 分子クラスター電池に適用したところ、図3に示すように充放電で可逆な ⁷Li NMR スペクトルを得ている。POM に近接した Li⁺に由来

する 0 ppm 付近のピークが充放電で可逆な変化を示す一方で、 金属 Li に由来する 260 ppm 付近のピークについては、充電時 に Li デンドライトに帰属される新たなピークが観測された。現在、 これらの結果について詳細を検討中である。

我々はまた、POM と単層カーボンナノチューブ(SWNT)のナ ノ複合体の作製とその電池特性に関する研究について、ナノ複 合体の形成機構の解明などを目的に、図4に示すような異なる 対カチオンを有する POM を用いて、それぞれ SWNT とのナノ 複合体の作製(POM/SWNT 重量比率は 1:1)を試みた[1]。図4 は各複合体の TEM 像であるが、これより SWNT 上の POM の凝 集状態や被覆率に差はあるものの、POM が1分子~数分子単 位で SWNT 上に吸着した POM-SWNT 複合体が一様に得られ ることが分かった。通常、溶液の色が茶色である TTF ラジカルカ チオンを用いた場合、複合体作製後の溶液が無色透明になっ たことから、複合体にはPOMの対カチオンも含まれることが確証 された。このことは、ナノ複合体形成において、SWNT 上にまず 対カチオンが吸着され、その後、静電的相互作用によって POM 分子が対カチオンで被覆された SWNT 上に吸着するというメカ ニズムを強くサポートする。各ナノ複合体を正極活物質とするリ チウム電池を作製し、その充放電特性を調べたところ、どれも同



図4 (a)TBA, (b)TPA, (c)TTF⁺ を対カチオンとする POM と SWNTのナノ複合体。Inset は対 カチオンの分子構造。

様にナノ複合化前よりも 80 Ah/kg 程度容量が大きいという結果が得られた。伝導体である TTF ラジカルカチオンを用いた場合でもその電池特性に大きな変化はなく、ナノ複合体における容量増大は、SWNT 上の負電荷と SWNT 上に集積化した Li イオン間の EDL キャパシタンスに由来する可能性が高いと考えている。このように、ナノ複合体における高容量の原因解明につながる基礎データを得ることが出来た。

<u>研究項目(B) 高効率・高速有機光-電流変換素</u> 子の開発

これまでの研究により、可視光励起によって、絶 縁分極層と電荷分離層を組み合わせた有機光 学セルから生じる巨大光過渡電流を用いた光 一電流変換を実現している。今年度は、将来の オプトエレクトロニクスへの展開を視野に入 れ、絶縁分極層にイオン液体をもちいて、光電 流を実用レベルまで高め、またその特徴を活か す努力と、オプティカルコミュニケーションへ の応用を考え、赤外部に強い吸収をもった物質 を電荷分離層に用いて過渡光電流の計測を行 った。

イオン液体などの液体電解質に電位差を加 えた場合、界面電気2重層形成によって界面数 ナノメートルで極めて大きな電場が生じ、大き なキャリア蓄積が期待される。これまでの実験 の結果でも得られている、イオン液体光学セル が生み出す巨大光過渡電流の起源と考えてい る。図5は6種類のイオン液体の静電容量と周 波数依存性を示した。100 Hz 以下で大きなキャ パシタンスが得られ、電気2重層の形成を強く 示唆している。キャパシタンスの大きさや周波 数依存にイオン液体依存性がみられ、アニオン とカチオンの組み合わせによるイオン液体の 個性が表れることが分かった。このような依存 性がどのような物性に反映されるかを調べる



図5 交流電場下におけるさまざまなイ オン液体のキャパシタンス(a)と位相の 遅れ(b)。



図6 イオン液体を用いた電気2重層有機トランジスタの模式図

ため、図6のようなイオン液体をゲート誘電体と、イオン液体に不溶な安定な強構造有機 薄膜を半導体として、電気2重層トランジスタを作製した。SiO₂をゲート絶縁体とする通 常のトランジスタよりはるかに低い電圧でキャリアドープが可能で、しかも移動度も向上 することが分かった。このとき、 キャリア注入が生じるソース電極 の電位やゲート電圧を丹念に調べ たところ、前者はイオン液体のア ニオンのルイス塩基性(アニオン のドナー性)によって注入電位が 支配される一方、後者はイオン液 体の自然電位で説明されることが 分かった[6]。

イオン液体界面に形成される電 気 2 重層は、仮に誘電層の長さを マクロスケール(数 mm)にしたと き、固体誘電体の場合は更なる電 場減少が生じるだけだが、液体電 解質の場合は誘電層の長さに依存 せず、大きな電場を保つことがで



図 7 (a) 透明電極を全く用いない光電セルの設計。 (b) 構成成分の分子の構造。(c) 分子の軌道エネルギ ーと電極の仕事関数。

きるだろう。これは、電極間の距離をマクロスケールとしても過渡光電流を生み出しうる ことを意味している。そこで本研究では、図7(a)に示したような[電極 1(Au, Cu or Al)[P3HT:PCBM[Ag] なる光電セルをつくり、可視光励起から生じる過渡光電流を調べた。

その結果、これまでの透明電極 ITO を用いたセルと同程度に大き な過渡電流をえることに成功し、 またその大きさは2電極間の仕事 関数の差に比例することが分かっ た [2,3]。

上記の研究において、励起光は すべて可視光であった。今年度は、 近赤外部に強い吸収をもった物質

 (BDN)を電荷分離層に用いて過 渡光電流の計測を行った。この物 質はイオン液体に可溶であるため、
絶縁層として PVDF を用いた(図
8)。その結果、Nd:YAG 近赤外光 パルス(1064 nm, 1 ns)励起でも十 分に大きな過渡光電流が得られる
ことが分かった。さらに励起光の



図8 BDN 光電セルの構造と、Nd:YAG 近赤外光パルス (1064 nm, 1 ns) に対する光電流変換。

光サイクル周波数を上げて特性を調べた結果を図8に示す。100 Hz では過渡電流特有の時 間変化だが、10,000 Hz では疑似定常光となり、MHz オーダーまで光電流変換できることが 分かった [4]。将来のオプトエレクトロニクスへの応用に対して着実な成果を上げることが できた。

<稲辺グループ>

可溶性半導体である有機無機複合ペロブスカイト型化合物、(CH₃NH₃)MX₃およびA₂MX₄(A: 有機カチオン、M:二価金属、X:ハロゲン)については、ドーピングによる電子構造制御と半導体接 合による光電変換素子等の機能開拓を目的とする。24年度は特に合金系への展開を念頭に、薄 膜作製に適した溶媒系の探索を M = (Pb,Sn)合金系や X = (I,Br)合金系について行い、得られ た結晶や薄膜の構造、電気物性(整流性等)を調べた。

上記研究と平行して、半導体または絶縁体の有機結晶を機械的に接触させることで界面に電荷 を注入する手法について研究を進めた。23年度に典型的な供与体TTFと受容体TCNQの組合 せでは、界面でのTTF-TCNQ錯体形成と接触面でのTTFからTCNQへの直接電子注入が起 こっていることを明らかにしている。基板結晶として電荷移動錯体を対象にした場合も同様な現象 が起こると期待され、24年度にはMott絶縁体であるET-F2TCNQ結晶にTTFを接触させ、TTF からET⁺¹への電子注入が起こることで Mott 絶縁状態が破壊されることを見出した[7]。この手法 は幅広い有機結晶群に対して有効で、新たに開発された有機半導体群[8-15]にも適応可能であ り、ドーピング技術として、あるいは簡便な表面電極形成手法として有力で、本研究課題での対象 物質群およびデバイス構造を拡張できるものと期待される。

§3. 成果発表等

(3-1) 原著論文発表

●論文詳細情報

<阿波賀グループ>

[研究項目 A]

 H. Wang, N. Kawasaki, T. Yokoyama, H. Yoshikawa, and K. Awaga, "Molecular cluster batteries of nano-hybrid materials between Keggin POMs and SWNTs", *Dalton Transactions*, vol. 41, Issue 33, pp. 9863-9866, 2012. (DOI: 10.1039/C2JM33079B)

[研究項目 B]

- B. Li, Y. Noda, L. Hu, H. Yoshikawa, M. M. Matsushita, and K. Awaga, "Highly efficient organic optoelectronic conversion induced by electric double layers in ionic liquids", *Appl. Phys. Lett.*, vol. 100, Issue 16, pp. 163304/1-163304/4, 2012. (DOI: 10.1063/1.3697988)
- B. Li, S. Dalgleish, Y. Miyoshi, H. Yoshikawa, M. M. Matsushita, and K. Awaga, "Electric double layers allow for opaque electrodes in high performance organic optoelectronic devices", *App. Phys. Lett.*, vol. 101, pp. 173302/1-173302/5, 2012. (DOI: 10.1063/1.4762823/)
- 4. S. Dalgleish, M. M. Matsushita, L. Hu, B. Li, H. Yoshikawa, and K. Awaga, "Utilizing Photocurrent Transients for Dithiolene-Based Photodetection: Stepwise Improvements at Communications Relevant Wavelengths", J. Am. Chem. Soc., vol. 134, Issue 30, pp. 12742-12750, 2012. (DOI: 10.1021/ja304228c)
- M. Whyte, Y. Shuku, G. Nichol, M. M. Matsushita, K. Awaga, and N. Robertson "Planar Ni(II), Cu(II) and Co(II) tetraaza[14]annulenes. Structural, electronic and magnetic properties and application to field effect transistors", *J. Mater. Chem.*, vol. 22, Issue 34, pp. 17967-17975, 2012. (DOI: 10.1039/C2JM33079B)
- 6. T. Fujimoto, M. M. Michio, K. Awaga, "Ambipolar Carrier Injections Governed by Electrochemical Potentials of Ionic Liquids in Electric-Double-Layer Thin-Film Transistors of Lead- and Titanyl-Phthalocyanine", J. Phys. Chem. C, Vol. 117, Issue. 11, 5552-5557, 2013 (DOI: 10.1021/jp3103244)

<稲辺グループ>

- Y. Takahashi, Y. Nakagawa, K. Hayakawa, T. Inabe, T. Naito, "Carrier doping to the organic Mott insulator by conjugating with tetrathiafulvalene", *Appl. Phys. Lett.*,101, 103303(4pages), (2012). (DOI: 10.1063/1.4750066)
- H. Minemawari, J. F. F. Jose, Y. Takahashi, T. Naito, T. Inabe, "Structural Characteristics in a Stable Metallic ET Salt with Unusually High Oxidation State (ET: Bis(ethylenedithio)tetrathiafulvalene)", *Bull. Chem. Soc. Jpn.* 85(3), 335-340 (2012). (DOI:10.1246/bcsj.20110253)
- K. Takahashi, T. Konishi, T. Fujikawa, N. Hanasaki, N. Kawamura, M. Mizumaki, M. Matsuda, D. E. C. Yu, T. Naito, T. Inabe, H. Tajima, "XANES Analysis of Phthalocyanine Molecular Conductor", *e-J. Surf. Sci. Nanotech.* **10**, 92-96 (2012). (DOI: 10.1380/ejssnt.2012.92)
- T. Naito, S. Matsuo, T. Inabe, Y. Toda, "Carrier Dynamics in a Series of Organic Magnetic Superconductors", *J. Phys. Chem. C*, **116**, 2588-2593 (2012). (DOI: 10.1021/jp210966u)

- T. Naito, T. Karasudani, K. Ohara, T. Takano, Y. Takahashi, T. Inabe, K. Furukawa, T. Nakamura, "Simultaneous Control of Carriers and Localized Spins with Light in Organic Materials", *Adv. Mater.* 24, 6153-6157 (2012). (DOI: 10.1002/adma.201203153)
- T. Naito, T. Karasudani, S. Mori, K. Ohara, K. Konishi, T. Takano, Y. Takahashi, T. Inabe, S. Nishihara, K. Inoue, "Molecular Photoconductor with Simultaneously Photocontrollable Localized Spins", *J. Am. Chem. Soc.*, 134, 18656-18666 (2012). (DOI: 10.1021/ja306260b)
- Tanaka, M. Ishikawa, N. Watanabe, Y. Takahashi, T. Naito, T. Inabe, "Metallic One-Dimensional Conductors Composed of Axially Ligated (Phthalocyanato)Co^{III} with Supramolecular Cations of A(EtOH)₄ (A=Na and K)", *Crystals*, 2, 946-957 (2012). (DOI:10.3390/cryst2030946)
- 14. J. F. F. Jose-Larong, Y. Takahashi, T. Inabe, "Charge-transfer complexes of meso-substituted porphines", *Struct. Chem.* (in press) DOI:10.1007/s11224-0035-x)
- D. E. Yu, A. Kikuchi, T. Taketsugu, T. Inabe, "Crystal Structure of Ruthenium pthalocyanine with Diaxial Monoatomic Ligand: Bis(Triphenylphosphine)Iminium Dichloro(Phthalocyanininato(2-))Ruthenium(III)", J. Chem. (in press) (DOI: 10.1155/2013/486318)

(3-2) 知財出願

- ① 平成24年度特許出願件数(国内2件)
- ② CREST 研究期間累積件数(国内 2件)