#### 1P-077

#### Time-resolved spectroscopy of a multi-component supramolecular system

(Molecular Spectroscopy Lab., RIKEN) Matthew M. Sartin, Masahisa Osawa, Tahei Tahara

#### Introduction

We present the time-resolved spectroscopy of a supramolecular system, in order to better understand the influence of the motion of one component on another. The study of such systems can bridge our understanding of the dynamics of small molecules to those of larger, more complex systems, such as proteins or artificial molecular machines. While it is possible to observe the initial and final states of switchable supramolecular systems, a detailed study of the molecular motions of such systems is much more difficult, since the lack of chromophores



**Figure 1.** Rotaxane isomerization. The cone represents cyclodextrin.

#### **Experimental**

often makes their dynamics inaccessible to ultrafast methods. In order to examine these dynamics, a model system that undergoes a photo-induced process followed by a measurable secondary process is needed.

For this purpose, we have chosen a system from the literature,<sup>1</sup> in which  $\alpha$ -cyclodextrin is sterically trapped on a substituted azobenzene (Figure 1). In the *trans* state, the cyclodextrin remains on the azobenzene moiety, but upon photoisomerization, it is pushed out onto the substituents. We can indirectly study the motion of the cyclodextrin by its effect on the dynamics of the azobenzene moiety.

The rotaxane was synthesized using a modified literature procedure.<sup>1</sup> The starting material for our method, 4,4'-dihydroxyazobenzene (DHAB), was prepared as described elsewhere,<sup>2</sup> and dibromoethoxyazobenzene was synthesized directly by reacting DHAB with CH<sub>2</sub>Br<sub>2</sub> in acetone with added K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>. For femtosecond transient absorption, the sample was excited at 350 nm and probed using a white light continuum.

#### Results

Exciting the  $\pi^* \leftarrow \pi$  transition at ~350 nm causes *trans-cis* isomerization of the azobenzene moiety. This change can be monitored by a decrease in the 350 nm absorption band and a relatively small increase in the absorption at longer wavelength. The movement of

the cyclodextrin is separately observable by comparing the NMR or circular dichroism spectra before and after irradiation.

Femtosecond transient absorption experiments were used to compare the dynamics of the excited state processes of the rotaxane to those of unsubstituted azobenzene. The transient



**Figure 2.** Transient absorption spectra of rotaxane in water from -0.2 to 0.2 ps.

#### Conclusions

absorption spectrum of unsubstituted azobenzene is broad and exhibits three observable decay processes. A small, short-lived peak around 650 nm is attributed to the  $S_n \leftarrow S_2$  absorption, which decays within 0.5 ps. Another peak, at 405 nm, exhibits a two-exponential decay, with one component assigned to the  $S_n \leftarrow S_1$ transition (1 ps in hexane), and the other assigned to vibrational cooling in the ground state (16 ps in hexane).<sup>3</sup> The transient absorption spectra of the rotaxane exhibit both features (Figure 2), but the long-wavelength feature at 650 nm is more prominent than in azobenzene. and it hypsochromically shifts to 625 nm during its 1 ps decay. At 405 nm, the major component of the rotaxane decays with a time constant of 6 ps, which is considerably slower than that observed for unsubstituted azobenzene.

We have shown the electronic aspects of the time-resolved behavior of a rotaxane consisting of a cyclodextrin hosting a substituted azobenzene. The potential to correlate the differences in the spectroscopic behavior of these molecules to their structural dynamics could lead to better understanding of how such supramolecular systems operate at the molecular level.

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup> Murakami, H.; Kawabuchi, A.; Matsumoto, R.; Ido, T.; Nakashima, N. J. Am. Chem. Soc. 2005, 127, 15891.

<sup>&</sup>lt;sup>2</sup> Shunhua L.; Yuefeng Z.; Chunwei Y.; Feiran C.; Jingou X. *New J. Chem.* **2009**, *33*, 1462.

<sup>&</sup>lt;sup>3</sup> Fujino, T.; Arzhantsev, S. Y.; Tahara, T. Bull. Chem. Soc. Jpn. 2002, 75, 1031.

1p-078

## シクロデキストリン複合体の

## 糖認識メカニズムにおける蛍光の消光と復活

#### (上智大院・理工)

加納宏弥,片野航平,欅田英之,南部伸孝,早下隆士,江馬一弘

# Fluorescence intensity change in saccharide recognition mechanism by cyclodextrin complexes in water

(Sophia University)

<u>Hiroya Kanou</u>, Kohei Katano, Hideyuki Kunugita, Shinkoh Nanbu, Takashi Hayashita, Kazuhiro Ema

【序】

血液中の糖の濃度である血糖値を測るセンサーとして、現在では酵素をベースにしたものが用いられているが、高コストで熱に弱く体内でのモニターが困難といった欠点がある。そこで開発されたものが、ボロン酸型蛍光プローブ C1-APB (図 1) とシクロデキストリン(CD)が超分子複合体を形成したセンサーである[1]。この複合体は光照射したときに、糖と結合しているか否かで蛍光の強度が変化するという機能を持っている。しかし、糖認識過程の光物理的なダイナミクスは解明されていないのが現状である。本研究では、フェムト秒レーザーを用いた光学測定および量子化学計算により蛍光の消光と復活のメカニズムについての新たな知見を得たので報告する。

【試料および実験】

CD はグルコシド結合によって結合した環状構造をしており、環状構造内部に疎水 性の分子を取り込み水に可溶化するという機能を持っている。β-CD の環状構造内部 に C1-APB が包接した超分子複合体は光励起によりピレン由来のモノマー蛍光を示 す。また C1-APB は糖と安定に結合し、pH=7 の水中において糖と結合していない場

合は蛍光が消光するのに対して、糖と結合す ると消光していた蛍光が復活するという機能 を持っている。本実験では水と DMSO を適当 な割合で混合したものを溶媒とした。 測定に用いた光源は吸収測定では Xe ランプ、 発光測定ではフェムト秒光パラメトリック増 幅器の第二次高調波で励起波長は 344nm とし、 測定は全て室温で行った。



図1 C1-APB/β-CD 複合体

#### 【計算方法】

基底関数には藤永らの MIDI を用い、多配置自己無同着場法 (MCSCF 法) によりSo 状態およびS1状態で構造最適化を行った。すべての量子化学計算には、量子化学計算 プログラムパッケージ MOLPRO2010 を用いた。

6 ا

2

-2

-4

-6

#### 【結果と考察】

C1-APB についての量子 化学計算から、 $S_1 - S_0$ 間の 電子遷移においてはピレ ンのπ電子由来の分子軌道 しか寄与しないことがわ かった(図 2)。さらに発光 測定の結果より、C1-APB の発光スペクトルにはピ レンのモノマー蛍光の構 造が観測できる。

C1-APB/β-CD 複合体の糖 認識メカニズムはピレン部位から フェニルボロン酸部位への光誘起 電子移動であると報告されてきた [2]。この報告に従うならば、 DMSO100%の溶媒に C1-APB を溶 かした場合、光誘起電子移動反応に より励起エネルギーは無輻射過程 により失活するはずである。しかし 本実験において DMSO100%の溶媒 に対してもピレンのモノマー蛍光 が観測された(図3)。これは糖の有 無による発光の消光・復活のメカニ ズムがこれまで考えられてきた光 誘起電子移動反応のモデル[2]に若 干の修正が必要であることを示唆 している。光吸収測定や発光の時 間分解測定、計算結果等の詳細つ いては当日発表する。



図3 発光スペクトル。破線は C1-APB/β-CD, pH=7 10%水-90%DMSO 溶媒。赤色線は C1-APB/β-CD+ 糖, pH=7 10%水-90%DMSO 溶媒。青色線は C1-APB, DMSO100%溶媒。

【参考文献】

[1] 早下隆士,山内晶世他 [分析化学 Vol.50] p.355 (社団法人日本分析化学会,2001) [2] A. Yamauchi, et.al. Topics in Fluorescence Spectroscopy, Springer, 11, pp. 237 (2006)

#### 1P079

## **ナノプロセッシングを用いた金ナノ粒子の成長過程とその高分子濃度依存性** (千葉大学<sup>1</sup>, 宇都宮大学<sup>2</sup>)

<u>栗原 健太</u><sup>1</sup>, 森田 剛<sup>1</sup>, 上原 伸夫<sup>2</sup>, 西川 恵子<sup>1</sup>

#### Effect of polymer concentration on growth process of gold nanoparticles generated with "nano-processing"

<u>Kenta Kurihara</u><sup>1</sup>, Takeshi Morita<sup>1</sup>, Nobuo Uehara<sup>2</sup> and Keiko Nishikawa<sup>1</sup> (Chiba Univ.<sup>1</sup>, Utsunomiya Univ.<sup>2</sup>)

【序】 粒径 2 nm 以下の金ナノクラスター水溶液に、熱応答性高分子であるポリ(N-イソプ ロピルアクリルアミド)(P-NIPAAm)を加え、加熱・冷却の過程を経ると、粒径数十 nm 程 度まで粒子が成長することが上原らによって報告されている<sup>1)</sup>。我々はこの現象をナノプロ セッシングと呼んでいる。還元剤を必要とせず、比較的簡便な方法で粒子を成長させること が可能であるため、新たな金ナノ粒子調製方法としての利用が考えられている。また、粒径 が小さく、可視光の吸収を持たない金ナノクラスターを、表面プラズモン共鳴(波長 500 nm 付近の光吸収、赤色の呈色)を持つ大きさまで成長させることが可能であるため、現象自体 のバイオセンシング等への応用も期待される。

我々はこれまでに、ナノプロセッシングにおける加熱時間依存性について検討し、粒子成 長のメカニズムに対する考察を行ってきた。本研究ではナノプロセッシングにおける高分子 濃度依存性に着目し、金ナノ粒子成長と高分子濃度の相関について議論する。

【実験】 0.043 g-Au/L の金ナノ粒子溶液をシリカゲルのカラムに通し、粒径 2 nm 以下の金 ナノクラスターのみを含んだ溶液を調製した。スクリュー管を五本用意し、それぞれの容器 に上記の溶液 1.2 mL と 0.25、0.50、0.75、1.0、及び、2.0 wt%の P-NIPAAm 水溶液 2.0 mL を 加えた。湯浴を用いて全ての容器を同時に 90 ℃ に加熱し、50 分経過後に全て取り出した。 取り出した容器は氷浴を用いて直ぐに冷却した。

調製した試料に対し、透過型電子顕微鏡(TEM)による観察、小角 X 線散乱(SAXS)測定、紫外可視(UV-Vis)吸収測定を行い、各試料中に含まれる金ナノ粒子の評価を行った。 TEM は JEM-2100F(JEOL)を使用した。SAXS は高エネルギー加速器研究機構の Photon Factory にある BL-6A にて測定を行った。

【結果・考察】 図1はTEM 観察により 得られた、試料中に含まれる金ナノ粒子の 代表的な画像である。図1(a)に示したよう な小粒子の集合体は高分子濃度の低い試 料中で多く観察され、濃度が高くなるにつ れて減少する傾向が見られた。図1(b)に示 した形の整った大粒子は高分子濃度が高 くなるにつれて多く観察された。これまで の研究から、小粒子の集合体は成長の途中



図1 代表的なナノ粒子の TEM 画像 (a)小粒子の集合体 (b)形の整った大粒子

段階であることが明らかになっており、TEM 画像から、高分子濃度の低い試料では粒子の成 長が途中段階で止まっていることが示唆される。

SAXS のデータはフーリエ変換により、実空 間の情報を持つ距離分布関数(DDF)へと変換し、 考察を行った。図2にDDFプロファイル示す。 高分子濃度 0.50 wt%以下の試料では複数のピ ークやショルダーが見られ、破線で示した最大 長が10nm程度の成分が共通して見られた。そ れに対し、高分子濃度 0.75 wt%以上の試料では 単一の成分のみが見られた。このことから、粒 子成長の初期段階において、最大長が 10 nm 程 度の粒子が形成されることが推察される。図中 の矢印は P(r)が0を切る時のrの位置を示し、 DDF においてその値は試料中に存在するナノ 粒子の最大長を表す。高分子濃度0.25~1.0 wt% の間では高分子濃度が高くなるにつれて最大 長が増加し、高分子濃度 2.0 wt% では最大長が 減少している。最大長が増加後に減少するとい う傾向は、小粒子集合体から形の整った大粒子 が形成される際に、空隙や表面の凹凸が埋めら れたことが原因であると考えられる。

図3にUV-Vis スペクトルとその二次微分量 を示す。スペクトルを比較すると、高分子濃度 が高くなるにつれて、530 nm 付近の吸収が増 大する傾向が見られた。また、高分子濃度 0.50 ~1.0 wt%の試料では700 nm 付近にピークが確 認された。530 nm の吸収の増大は、表面プラ ズモン共鳴を持つ大きさまで成長した粒子の 数が増加したことが主な要因であると考えら れる。また、700 nm のピークは隣接した状態 にあるナノ粒子の吸収によるものであると推 測される。二次微分量を比較すると、高分子濃 度 2.0 wt%の試料でのみ 580 nm 付近に極小値 が見られ、スペクトルにピークがあることが確 認された。このピークは異方性のある大粒子に 対応しており、高分子濃度 2.0 wt%の試料中に は他の試料と比較して、最終段階である大粒子 が多く存在していることが示唆される。

以上の結果から、高分子濃度の低い試料中に は成長の途中段階である小粒子の集合体が含 まれており、ナノプロセッシングでは高分子濃 度が低くなるにつれて粒子の成長速度が低下 していると推測される。また、DDF の結果よ り、最終段階の大粒子より小さな、粒径 10 nm 程度の途中段階が存在することが明らかとな った。



参考文献 1) N.Uehara, M.Fujita, T.Simizu, J.Colloid Interface Sci., 359, 142 (2011).

1P080

アミドアニオンの立体配座変化のイオン液体の融解・結晶化挙動への影響 (千葉大院・融合<sup>1</sup>、UC Davis<sup>2</sup>、千葉大・分析センター<sup>3</sup>、千葉大・教育<sup>4</sup>) 〇藤井幸造<sup>1</sup>、遠藤太佳嗣<sup>2</sup>、今成司<sup>3</sup>、東崎健一<sup>4</sup>、西川恵子<sup>1</sup>

## Melting and crystallization behavior of ionic liquids by accompanying conformational change of amide anion

(Graduate School of Advanced Integration Science, Chiba Univ.<sup>1</sup>, UC Davis<sup>2</sup>, Chemical Analytical Center, Chiba Univ.<sup>3</sup>, and Faculty of Education, Chiba Univ.<sup>4</sup>) O<u>Kozo Fujii<sup>1</sup></u>, Takatsugu Endo<sup>2</sup>, Mamoru Imanari<sup>3</sup>, Ken-ichi Tozaki<sup>4</sup>, and Keiko Nishikawa<sup>1</sup>

【序】イオン液体は室温付近で液体状態にある低融点の塩であり、難揮発性、難燃性、高い イオン伝導性、広い電位窓などの特性を有し、構成イオン種の組み合わせやイオンのデザイ ンにより物性制御や機能開発が可能なためデザイナー液体とも呼ばれている。 グリーンケ ミストリーとして反応溶媒、潤滑剤、電気化学デバイス他広く産業界での応用が期待されて いるが、物理化学的な性質が、十分に理解されているとは言い難い。熱物性としては長い過 冷却領域、構造緩和、複雑な相転移挙動等イオン液体ならではの特異な現象も報告されてい る。<sup>1,2)</sup>これまで Imidazolium 系カチオンについては側鎖のコンフォーメーションの多様性に 伴う相挙動についての多くの報告がなされてきた。本研究では、アミドアニオンを有するイ オン液体のアニオンの立体配座変化による融解・結晶化挙動と分子構造の関係を明らかする ために、カチオンは立体配座を持たない 1,3-dimethylimidazolium([C1mim])に固定し、アニ オンに bis(fluorosulfonyl)amide(FSA)、bis(trifluoromethanesulfonyl)amide(NTf<sub>2</sub>)及び bis(pentafluoroethanesulfonyl)amide(BETA)を選択し、相挙動とアニオン及びイミダゾール 系カチオンのダイナミクスの関連性を熱、ラマン分光測定及び核磁気共鳴分光法を用いて検 討する。

【実験】 試料として、Fig.1 に示す[C1mim]FSA および[C1mim]NTf<sub>2</sub> は第一工業製薬より購 入、[C1mim]BETA は、所定の方法により実 験室で合成した後、いずれの試料も洗浄、再 結晶し、NMR により純度を確認した。更に  $2 \times 10^{-2}$ Pa 以下の真空下で 24 時間乾燥後、

窒素置換したグローブボックス中で測定用試





料容器に密封した。測定には、自作の熱量計にラマン分光計(Hololab 500, Kaiser Optical Systems)を組み込んだ同時測定装置 3を用いた。なお測定は昇降温速度  $5mKs^{-1}$ 、温度の 安定性は±0.001K で温度範囲 193.15~353.15K([C1mim]BETA のみ 193.15~333.15K) で行った。また NMR 測定では JEOL 製 MU25 (Pulse NMR 装置、H 共鳴周波数 25MHz) を使用し、<sup>1</sup>H の平均化された縦緩和時間 ( $T_1$ ) を Inversion recovery 法で、横緩和時間( $T_2$ ) を CPMG 法 (液体状態) および Solid echo 法(固体状態)で測定した。

【結果と考察】各イオン液体の熱測定とラマン分光測定の内[C1mim] NTf2の結果を Fig.2 及び Fig.3 に示す。熱測定の結果より降温過程において 283K で結晶化に伴う発熱ピークが観

測され、昇温過程では 290K と 294K 付近に結晶--結晶転移を示す吸熱のピークが観測された。その後 298K で融点を示す吸熱ピークが認められた。同時 に測定したラマン分光測定では、NTf2 に特有なラ マンバンド<sup>4,5)</sup>の 250~450cm<sup>-1</sup>で熱測定において 観測された吸熱ピークの前後の温度におけるスペ クトルより NTf2 のコンフォーメーション変化に よる結晶・結晶転移であることが示された。同様な 熱測定とラマン分光測定を[C1mim]FSA と [C1mim]BETA についても行いアニオンのコンフォ ーメーション変化が起因する熱的挙動に関連するこ とが観察された。 Gaussian03, 09 による各イオン 液体の気相中におけるアニオンの安定構造と各構造 における振動スペクトルを算出し、実験で得られた スペクトルの帰属を試みた。アニオンは、結晶状態、 液体状態において Transoid、 Cisoid<sup>4,6)</sup>と呼ばれる 安定構造を取ることが知られているが、熱測定で掃引 速度を遅くすることにより、微細な熱的挙動を捉える

ことが可能であり、結晶相においても上記安定構造が 支配的ではあるものの、中間的な構造の存在が示唆さ れた。

[C1mim] NTf<sub>2</sub>、[C1mim]FSA と[C1mim]BETA につ いて NMR による $T_1$ 、 $T_2$ の温度掃引実験を行った。こ のうち[C1mim] NTf<sub>2</sub>の結果を Fig.4 に示す。[C1mim] NTf<sub>2</sub>は、降温過程で 283K で結晶化し、213K で $T_1$ が Hiquid Hiquid

Fig.2 [C1mim] NTf<sub>2</sub>の熱量トレース



Fig.3[C1mim] NTf<sub>2</sub>のラマンスペクトル



Fig.4 [C1mim] NTf<sub>2</sub>  $\mathcal{O}T_1$ ,  $T_2$ 

極小値を示した。昇温過程で 303K で融解していることが観測された。熱測定で観測された 結晶化点とは一致し、又融点とも比較的良い一致を示している。熱測定で観測された 290 と 294K 付近の吸熱ピークに対応した $T_1$ 、 $T_2$ の変化は観測されず、アニオンのダイナミクスを詳 細に議論するために <sup>19</sup>F の測定が必要である。[C1mim] NTf<sub>2</sub>, [C1mim]BETA で共に液体状 態で $T_1 > T_2$ となる原因としてイオン解離における化学交換(スカラー緩和)の影響が考えら れる。

#### 【参考文献】

1)T. Endo, T. Kato, K. Tozaki, and K. Nishikawa: J. Phys. Chem. B 114, 407(2010)

2)M. Imanari, K. Fujii, T. Endo, H. Seki, K.Tozaki, and K.Nishikawa: J. Phys. Chem. B116, 3991(2012)

3)T.Endo, and K.Nishikawa: Jpn.J.Appl.Phys.. 47, 1775(2008)

4)K. Fujii, T. Fujimori, T. Takamuku, R. Kanzaki, Y.Umebayashi, and S. Ishiguro: *J. Phys. Chem. B Lett.* **110**, 8179(2006)

5)J.C. Lassegues, J. Grodin, R. Holomb, and P. Johansson: J.Raman Spectrosc. 38, 551, 2007

6)J.D. Holbrey, W. M. Reichert, and R.D. Rogers: Dalton Trans. 2267 (2004)

#### 1P-081

#### 金薄膜上に化学吸着させたクラウンエーテル金属錯体の赤外分光

(広大院・理<sup>1</sup>, 分子研<sup>2</sup>)

水内 喬裕<sup>1</sup>,池田 俊明<sup>1</sup>,灰野 岳晴<sup>1</sup>,Guo Hao<sup>2</sup>,木村 哲就<sup>2</sup>,古谷 祐詞<sup>2</sup>,

江幡 孝之 1, 井口 佳哉 1

【序】クラウンエーテルはイオンを選択的に包接するという特徴を有している。本研究では溶液 中でのイオン包接錯体の構造を赤外分光で決定し、イオン選択性を分光学的に明らかにすること を目標とする。この実験をクラウンエーテルと金属イオンの混合溶液の直接赤外吸収で行うと、 周りに存在する溶媒の強い吸収によってイオン包接錯体の吸収を検出することが困難である。ま た、一般にクラウンエーテルは有機溶媒に、金属イオンは水に易溶であり、共通の溶媒を使用す ることが難しい。そこで本実験では、まずクラウンエーテルを金薄膜上に化学吸着させ、そこに 金属イオンを含む溶液を添加してイオン包接錯体を固定し、この錯体の赤外スペクトルを全反射 型赤外分光(ATR 法)により測定した。本研究の利点はクラウンエーテルを金薄膜上に化学吸着に より固定しているので、クラウンエーテルが金薄膜上から外れることなく金属イオンの注入・洗浄 を繰り返しながら、赤外スペクトルを測定することが可能なことである。また、測定するクラウ ンエーテルの数を一定に保つことができるので、金属イオンの違いによるスペクトルのわずかな 変化を検出することができる。これに加え、金薄膜による吸収増強効果によって金薄膜上のクラ

【実験】今回実験に用いたクラウンエーテル化合物の合成スキームを図1に示す。まず塩化メチ ル中で、分子1(4'-benzoamino-18-crown-6)に分子2(Boc-β-Ala-OH)を加え分子3を合成した。分 子3にTFA(trifluoro acetic acid)を加え脱保護することで分子4を合成した。



図1 クラウンエーテル化合物の合成スキーム

図2に金薄膜の化学修飾のプロセスを示す。まず、真空蒸着装置を用いてシリコン基板上に7~ 10 nm の金薄膜を形成し、その金薄膜上に DTSP(3,3'-dithiodipropionic acid di(N-succinimidyl ester)) を添加して TSP を化学吸着させた。図1 で合成した分子4をアルカリ条件下で反応させ、クラウ ンエーテルを金薄膜上に化学吸着させた。これに金属塩溶液を添加することでクラウンエーテル に金属イオンを包接させた。シリコン基板側から赤外光を導入し、ATR 法で金薄膜上のイオン包 接錯体の赤外スペクトルを得た。クラウンエーテルが金属イオンを包接する前をバックグラウン ドとし、金属イオンを包接した後との差スペクトルを測定した。



図2 クラウンエーテルで化学修飾した金薄膜の作成法

【結果・考察】

図3にクラウンエーテル-金属 イオン包接錯体の赤外スペクト ルの測定結果を示す。この測定 ではアルカリ金属の塩化物の水 溶液を用いた。これらのスペク トルは、金属イオン包接前後で の差スペクトルである。吸光度 の変化はわずか0.001程度であ るが、非常に高いS/N比で差が 観測されているのがわかる。ま た、金属イオンが異なることに よってスペクトルの強度やバン ド位置が異なっている。これら



のスペクトル変化は金薄膜上のクラウンエーテル-イオン包接錯体の構造が異なることに由来す ると考えられる。現在、量子化学計算により、このスペクトルの帰属および包接錯体の構造決定 を試みている。

今後、様々なクラウンエーテル化合物、金属イオン、溶媒などで測定をし、解析を行うことで 金薄膜上でのクラウンエーテル-イオン包接錯体の構造を明らかにし、その情報から溶液中におけ るクラウンエーテル-イオン包接錯体の構造とイオン選択性との関係を明らかにしていく予定で ある。

#### ポリイン-ヨウ素錯体の赤外吸収スペクトル

(近畿大院・総合理工<sup>1</sup>, 近畿大・理工<sup>2</sup>) <u>和田資子<sup>1</sup></u>, 森澤勇介<sup>2</sup>, 若林知成<sup>1,2</sup>

#### IR absorption spectra of polyyne-iodine complexes

 (<sup>1</sup>Department of Chemistry, Interdisciplinary Graduate School of Science and Engineering, Kinki University,
 <sup>2</sup>Department of Chemistry, School of Science and Engineering, Kinki University) <u>Yoriko Wada<sup>1</sup></u>, Yusuke Morisawa<sup>2</sup>, Tomonari Wakabayashi<sup>1,2</sup>

【はじめに】ポリインとは sp 混成炭素の末端を水素、アルキル基、シアノ基などで終端した 直線炭化水素分子である。水素終端されたポリイン分子 H(C=C)<sub>2n</sub>H ( $n \ge 2$ )は sp 混成炭素で 構成された直線分子の中で最も基本的なモデル分子であり、直線構造の $\pi$ 電子系を支えるた めの最小限の骨格を持ちつつ、実験室雰囲気下において十分に安定に取り扱える分子である。

我々は、ポリイン分子を含む溶液にヨウ素分子を添加し、可視光を照射することによって ポリインとヨウ素から成る分子錯体が生成することを見出し報告している[1]。これまでに、 錯体の生成が可視光によって誘起されること、ポリインに溶液に添加するヨウ素分子濃度を 系統的に変化させた実験から錯体の組成がポリイン分子:ヨウ素分子=1:3 であること、 <sup>13</sup>C-NMR スペクトルから錯体は2回回転軸以上の対称性を持つことを明らかにした[1]。

本研究では、ポリイン-ヨウ素錯体の構造をさらに明らかにするため、赤外吸収スペクトル 測定を行った[2]。

【実験】<u>ポリイン分子の生成</u>:炭素粉末をヘキサン中に分散させ、ナノ秒のパルスレーザー 光(Nd:YAG 1064 nm, ~ 800 mJ/pulse, 5 ns, 10 Hz)を照射した。数時間の照射の後、炭素 粉末を濾過によって取り除き黄色い溶液を得た。高速液体クロマトグラフィー(HPLC)を用い てポリインをサイズごとに分離・精製した。

溶媒置換:約4 mg の C<sub>10</sub>H<sub>2</sub>を含む C<sub>10</sub>H<sub>2</sub>のヘキサン溶液をエバポレーターで約3 mL に濃縮 し、これに3 mL の四塩化炭素を加え、再度3 mL に濃縮し、ヘキサンを四塩化炭素へ置換 した。残留ヘキサンを取り除くため、四塩化炭素を展開溶媒に用いた高速液体クロマトグラ フィー(HPLC)を行った。

<u>ポリイン-ヨウ素錯体の生成</u>: C<sub>10</sub>H<sub>2</sub> の四塩化炭素溶液に対して大過剰になるようにヨウ素の 四塩化炭素溶液を加え、可視光を照射し、錯体の形成反応を進めた。

<u>紫外可視吸収スペクトル測定</u>:四塩化炭素中での錯体形成を確認するため、C<sub>10</sub>H<sub>2</sub>とヨウ素 分子の混合溶液の一部をサンプリングし、亜硫酸ナトリウム水溶液を用いて未反応のヨウ素 分子を水相に移し、四塩化炭素相の紫外可視吸収スペクトル測定を行った。

<u>赤外吸収スペクトル測定</u>:  $C_{10}H_2$ および  $C_{10}H_2I_6$ の四塩化炭素溶液の赤外吸収スペクトル測定 (Nicolet Magna 750, 分解能 1 cm<sup>-1</sup>, 0.1 mm KBr セル)を行った。

【結果と考察】図1にC10H2の四塩化炭素溶液とヨウ素分子の混合溶液に可視光を照射した

試料の紫外可視吸収スペクトルを示した(実線)。比較のため、ヘキサン中の C<sub>10</sub>H<sub>2</sub>I<sub>6</sub>のスペクトルを点線で重ねている。ヘキサン中の C<sub>10</sub>H<sub>2</sub>I<sub>6</sub> と比較し、各吸収ピーク波長が 3 nm レッドシフトしているが、各ピークの強度比がほとんど変化していないことから、四塩化炭素中でも C<sub>10</sub>H<sub>2</sub>I<sub>6</sub> が生成していると考えられる。

図 2 に C<sub>10</sub>H<sub>2</sub>(上)および C<sub>10</sub>H<sub>2</sub>I<sub>6</sub>(下)の赤外吸収スペクトルを示した。C<sub>10</sub>H<sub>2</sub>のスペクトルに おいて、 $\pi_u$ モードの CH 変角を 625 cm<sup>-1</sup>、 $\sigma_u$ モードの CH 伸縮を 3306 cm<sup>-1</sup>に検出した。1236 cm<sup>-1</sup>と 2191 cm<sup>-1</sup>に見られる弱い信号はそれぞれ、 $\pi_g$ + $\pi_u$ モードの結合音である CH 変角、  $\sigma_u$ の CC 伸縮と帰属した。C<sub>10</sub>H<sub>2</sub>I<sub>6</sub>のスペクトルを見ると、錯体化によって、C<sub>10</sub>H<sub>2</sub>では 625 cm<sup>-1</sup>に見られた $\pi_u$ モードの CH 変角が 610 cm<sup>-1</sup>へ、3306 cm<sup>-1</sup>に見られた $\sigma_u$ の CH 伸縮が 3085 cm<sup>-1</sup>にレッドシフトしている。

また、2182 cm<sup>-1</sup>の $\sigma_u$ モード の CC 伸縮は錯体化による強 度の増強が見られる。C10H<sub>2</sub>I6 のスペクトル中には 866, 1345 cm<sup>-1</sup>に C10H<sub>2</sub>には見ら れない強い吸収がある。C10H<sub>2</sub> の分子軌道計算によると、こ の領域には $\sigma_u$ モードの CC 伸 縮の吸収がある。よって、こ れらの吸収は錯体化によって 強度が増強した C10H<sub>2</sub>の $\sigma_u$ モ ードの CC 伸縮の吸収である と考えられる。

錯体化によって、CH 変角、 CH 伸縮の信号がレッドシフトし、CC 伸縮の信号の強度 が増強していることから、 C10H2I6 の電子密度は C10H2 の炭素上で高くなっている ことが示唆される。赤外吸収 スペクトルおよび <sup>13</sup>C-NMR の結果から、C10H2I6 中のヨ ウ素ユニット I6は、C10H2の 赤道上に位置していると考えることができる。

 Y. Wada et al. J. Phys. Chem. B. 115, 8439 (2011).
 Y. Wada et al. Chem. Phys. Lett. 541, 54 (2012).



図 1. 四塩化炭素中の C<sub>10</sub>H<sub>2</sub>I<sub>6</sub>の紫外可視吸収スペクトル. 比較のため、点線でヘキサン中のスペクトルを重ねた.



図 2. C<sub>10</sub>H<sub>2</sub> および C<sub>10</sub>H<sub>2</sub>I<sub>6</sub>の赤外吸収スペクトル.上図 は C<sub>10</sub>H<sub>2</sub>、下図は C<sub>10</sub>H<sub>2</sub>I<sub>6</sub>のスペクトルを表す.残留ヘキ サンの信号を点線で示している.

#### タンパク質の長時間シミュレーション中に含まれるレアイベントの解析

(横浜市大院・生命ナノ) 渕上 壮太郎

#### Rare event analysis of long-time protein simulation

(Yokohama City University) Sotaro Fuchigami

【序】タンパク質のシミュレーション結果には動的構造情報が原子レベルの精度で含まれているが, 複 雑多様な揺らぎの実態, その動的機構, 機能との相関を解明するためには, 膨大なデータの中から有 用な情報を抽出する必要がある. 中でも, ゆっくりとした変化を示す運動(遅い運動)や稀にしか起きな い運動(レアイベント)は機能と関連する可能性が高く, このような運動を効率的に特定・解析する手法 が求められている. そのような手法として,「時間構造に基づいた独立成分分析(tlCA)」を我々は提案し た<sup>[1]</sup>. 本研究では, リジン・アルギニン・オルニチン結合タンパク質(LAO)を対象として 1 マイクロ秒の長 時間シミュレーションを複数回実行し, 得られた結果に tlCA を適用することによって LAO 主鎖が起こす レアイベントを同定するとともに, シミュレーションごとの共通点・相違点について比較検討を行った.

【方法】基質が結合していない LAO の結晶構造(PDB ID: 2LAO, 図1)を用い,水を陽に含んだ系(総原子数は約8万) の全原子分子動力学シミュレーションを行った.シミュレーシ ョンの実行には分子動力学シミュレーションソフトウェア MARBLEを使用し,力場はCHARMM22/CMAPを用いた. 周期境界条件を課し,静電相互作用は Particle Mesh Ewald 法で計算した.作成した初期構造をエネルギー最小 化し,NPT アンサンブルで平衡化を行った後,NVE アンサ ンブルで1マイクロ秒の本計算を3回実行した.

【結果】シミュレーションの結果を見てみると、3回 の計算いずれにおいても、LAO が大きく揺らいで いる様子が観察される(図 2). 揺らぎの時間スケ ールに注目すると、100 ns オーダーの遅い時間ス ケールの揺らぎが含まれていることがわかる. 各ド メインは安定であることから、LAO の揺らぎはドメ イン運動が支配的であると考えられる.

LAO の  $C_{\alpha}$  原子を対象とし, シミュレーション結 果に tICA を適用したところ, タンパク質の全体的



図1 : リジン・アルギニン・オルニチン結合 タンパク質の立体構造.2つのドメイン(青 と赤)から成る.



図2:結晶構造との C<sub>a</sub> RMSD の時間変化.上から順 に1回目,2回目,3回目の計算結果.以下同様.

な運動であるドメイン揺らぎと、局所的な部位の 運動とが同定された.前者は遅い運動であり、 図2に見られる遅い時間スケールの揺らぎの原 因となっていた.後者はレアイベントとして特徴 づけられることがわかった.同定されたレアイベ ントのうち2つを以下で紹介する.

最も遅い時間スケールの運動として特定され たレアイベントは, D220 と G221 の間のペプチ ド結合部分のクランクシャフト運動である(図 3). この運動によって R218 と G221 の間の水素結 合が切断され, 新たに D220 と Y223 の間に水 素結合が形成されたことがわかる. また, 主鎖 二面角 G221 ゆの時間変化からわかるように, こ の運動が起こったのは, 3 回のシミュレーション それぞれにおいて, たった一度だけである.

局所的な運動によるレアイベントとして、もう 少し広い範囲に影響するものを図 4 に示す.こ の運動では、周囲との水素結合によってコンパ クトな構造を形成していたターン部分が一時的 に壊れ、その後、元の構造が再形成された.こ の局所的アンフォールディングは3回のシミュレ ーションいずれにおいても観察され、図に示した P16 の主鎖酸素原子と F29 の主鎖窒素原子と の距離の時間変化から、壊れ方に少なくとも3 つの段階が存在することが窺える.また、この 部分に含まれる Y14 はリガンドとの結合部位で あることから、観察された局所的アンフォールデ ィングがリガンド結合過程に関わっている可能 性も考えられる.

以上のように、タンパク質の運動は複雑多様 であるにも関わらず、tICA を用いると、シミュレ



図3: tICA によって特定された LAO 主鎖のレアイベントであるクランクシャフト運動. 遷移前後の構造(上) と主鎖二面角 G221¢ の時間変化(下).



図4: tICA によって特定された LAO 主鎖のレアイベントである水素結合の切り替え. 遷移前後の構造(上) と水素結合距離 P16O-F29N の時間変化(下).

ーション中でわずか数回しか起こらないようなレアイベントを効率的に同定・抽出することができる.

[1] Y. Naritomi and S. Fuchigami, J. Chem. Phys. 134, 065101 (2011).

## 電子伝達部位 Cu<sub>A</sub>の分子構造一電子構造相関の理論的研究 (阪大蛋白研<sup>1</sup>・阪大院基礎工<sup>2</sup>) <u>鷹野優</u><sup>1</sup>・奥山折緒<sup>1</sup>・重田育照<sup>1,2</sup>・中村春木<sup>1</sup>

## Theoretical study of the relationship between the molecular and electronic structures of the Cu<sub>A</sub> site (<sup>1</sup>Institute for Protein Research, Osaka University, <sup>2</sup>Graduate School of Engineering Science, Osaka University) <u>Yu Takano<sup>1</sup></u>, Orio Okuyama<sup>1</sup>, Yasuteru Shigeta<sup>1,2</sup>, Haruki Nakamura<sup>1</sup>

【序】Cu<sub>A</sub>部位はシトクロムc酸化酵素や亜酸化窒素還元酵素にみられる電子伝達に 働く金属中心であり、二核の銅イオンが二つのシステイン残基によって架橋され、二 つのヒスチジン残基、メチオニン残基及びグルタミン酸のカルボニル基が配位してい る.(図1)XAS、Raman、EXAFS、EPR、X線構造解析の各種実験から、銅-銅間距離 が短く直接相互作用していること、そのため、酸化型(Cu<sup>II</sup>–Cu<sup>I</sup>: *S*=1/2)が、錯体モ デルのようにπu基底状態ではなく、σu\*基底状態をとることが報告されている。この 電子状態では蛋白質の与える非対称な場であっても不対電子の非局在性を維持でき、 速い電子移動が可能となっている[1]。さらにσu\*基底状態ではCu<sub>2</sub>S<sub>2</sub>コアの構造変化に 対するエネルギー変化が小さいことも報告されており、電子移動反応での再配置エネ ルギーが低くなることが期待できる[2]。以上のことからCu<sub>A</sub>部位では電子移動をスム ーズに行うために電子構造がつくられているが、そのような特異な電子構造に何が必 要なのかといった最小構成要素を明らかにするために、密度汎関数法を用いてCu<sub>A</sub>サ イトのCu<sub>2</sub>S<sub>2</sub>コアの電子構造の詳細な解析を行ってきた[3, 4]。



またX線結晶構造からCu<sub>2</sub>S<sub>2</sub>コアの構造分布を調べたところ、銅-銅間距離が2.34~2.59 Å、S-S間距離が3.76~4.24 Åと多様な分布を示していた(図2)。本研究では、その構 造の多様性と電子構造の関係を、密度汎関数法を用いて調べた [5]。

【**計算方法**】本研究のモデルの作成には、様々な生物種のシトクロム*c*酸化酵素、亜酸化窒素還元酵素で、解像度が2.0 Å以下のものを用いた。(PDB ID: 1V54, 1V55, 2CUA, 2DYR, 2EIJ, 2GSM, 3ABK, 3ABM, 3AG2, 3AG3, 1FWX, 2IWF, 2IWK, 1CC3) モデルとして

は、二核の銅イオンと架橋す るシステインからできてい るcore modelと、Cu<sub>A</sub>部位の 第一配位圏までとりこんだ ligand modelを構築した。密 度汎関数法には、M06法を用 いた。モデルの作成にあたっ て配位子のC<sub>a</sub>炭素は水素原 子に置き換えた(図3)。基 底 関 数 に は 銅 イ オ ン に Wachters+fを、それ以外には 6-311++G(df,pd)を用いた。



【結果・考察】σu\*状態とπu状態のエネルギー差およびイオン化ポテンシャルを計算 したところ、core modelに関しては銅-銅間距離依存性、S-S間距離依存性が確認され た。またこれらの依存性は軌道相関図を用いて説明できることがわかった。またσu\* 状態でのイオン化ポテンシャルに関しては、πu状態のものに比べて変動が小さいこと が明らかとなった。これは、σu\*状態がCuA部位の分子構造の変化に対してロバストで あることを示唆している[5]。ligand modelの結果に関しては当日発表する。

#### 【参考文献】

- 1. E. I. Solomon et al. Chem. Soc. Rev. 2008, 37, 623–638.
- 2. M. H. M. Olsson, U. Ryde J. Am. Chem. Soc. 2001, 123, 7866–7876.
- 3. Y. Takano et al., Int. J. Quantum Chem. 2012, 112, 208–218.
- 4. K. Koizumi et al., *Chem. Phys. Lett.* **2012**, *531*, 197–201.
- 5. Y. Takano et al., Int. J. Quantum Chem. in press.

#### 貴ガスマトリックス中のアデニンの光誘起水素移動による異性化反応

#### (農工大院 BASE) 飯泉祥太, 関根正彦, 中田宗隆

#### Isomerization of Adenine in Noble-Gas Matrices by Photo-Induced Hydrogen-Atom Migration

(Tokyo Univ. of Agriculture and Technology, BASE) <u>Shota Iizumi</u>, Masahiko Sekine, Munetaka Nakata

【序論】我々は,これまで,マトリックス単離 法を用いてアデニンの光反応について研究し, 紫外光を照射すると,9 位の水素原子が脱離し たラジカルが生成することを赤外吸収スペクト ルと紫外可視吸収スペクトルの解析で確認した (Scheme 1)[1].また,長波長の光照射によっ て,9-ラジカルと脱離していた水素原子が再結 合し,出発物質であるアデニンへと戻ることを 見出した[1].しかし,同じ核酸塩基であるシト シンでは,光照射によってラジカルは生成せず に,水素移動による互変異性化が起こることが



Scheme 1

わかっており[2],アデニンでも同様の異性化が期待できる.そこで,今回,9-ラジカル以外の生成物に着目しながら,照射光の波長変更や,脱離する9位の水素原子をメチル基に置換

した 9-メチルアデニンの結果との比較によって、光反応機構を詳細に検討した.

【実験】試料を加熱,気化して,Arガスで希釈し,約1×10-4 Pa の高真空状態で20Kに冷却したCsI基板に吹き付けて,マトリ ックス単離試料を調整した.赤外吸収スペクトルの測定にはフー リエ変換型赤外分光(FTIR)光度計を用いた.光反応の光源に は超高圧水銀灯を用い,波長依存性を調べるために光学フィルタ ーを用い,紫外光を選択して照射した.赤外吸収スペクトルは量 子化学計算によるスペクトルパターンとの比較により解析した.

【結果と考察】短波長の光照射( >240 nm)によるスペクトルの経時変化を調べ,照射開始 20 分後では,9-ラジカルのバンドの他に 1652 cm<sup>-1</sup>,1685 cm<sup>-1</sup>および 1580 cm<sup>-1</sup>付近にバンドが現れ(Fig. 1(b)),増加し続ける 9-ラジカルとは対照的に,照射時



Fig. 1 短波長の光照射による スペクトル変化
(a) 450 分 - 20 分
(b) 20 分 - 吹付後

間が長くなると強度が減少することを見出した(Fig. 1(a)). この新たな分子種を同定するために,25 分間の短波長の光照射( >240 nm)の後,長波長の光照射( >270 nm)を45 分間おこなって得た差スペクトルを Fig. 2(b)に示した. 戻り反応が起こるので,上向きにはア デニン,下向きに9-ラジカルのバンドが現れており(Fig. 2(a)),その他に1652 cm<sup>-1</sup>の NH<sup>2</sup> 変角振動のバンドも下向きに現れていることから,新たな分子種の一つはアミノ基を持つア

デニンの異性体であると予想される.そこで, 脱離した水素原子が3位の窒素原子へ分子内 移動した3H-アデニン(Scheme 1)の計算ス ペクトル(Fig. 2(c)破線)と比較すると,実 測のスペクトルを最もうまく再現できた.ま た,9-ラジカルと3H-アデニンに帰属できな いもう一つの生成物は,イミンに特徴的な C=N伸縮振動のバンドが1685 cm<sup>-1</sup>に現れて いるので,アミノ基の水素原子が1位の窒素 原子に移動した1H,9H-イミン(Scheme 1) と予想される.その計算スペクトル(Fig. 2(c) 点線)はうまく実測スペクトルを再現した. 1H,9H-イミンはイミン型の異性体の中でエ ネルギーが最も低い異性体である.





(b) - 9-メチルアデニン , - 1*H*-9-メチルイミン



- Fig. 2 長波長の光照射によるスペクトル変化 (a) — アデニン, ---- 9-ラジカル
- (b) 長波長の照射 45 分 短波長の照射 25 分 (高波数側は縦軸を 0.23 倍に縮小)
- (c) --- 3H-アデニン, ---- 1H,9H-イミン



9-メチルアデニンでも,同様に,短波長の光照射を 22 分おこなった後に長波長の 光照射を 198 分おこなった、その結果を Fig. 3 (a)に示す.長波長の光照射での生成物が上向きに,短波長の光照射での生成物が下向きに現れている.短波長の光照射に

よって,1H-9-メチルイミン(Scheme 2)が生成し,長波長の光照射で9-メチルアデニンに 戻ることがわかった.一方,9位の窒素原子にはメチル基が結合しているので,アデニンの ように水素原子が脱離することはなく,9-ラジカルも3-メチルアデニンも生成されず,代わ りに分解反応が進行することがわかった.

[1] S. Iizumi et al., *J. Mol. Struct.*, in press ; [2] L. Lapinski et al., *Phys. Chem. Chem. Phys.*, **13**, 9676 (2011).

#### 1P-086

時間反転対称性を利用した蛍光相関分光における偽信号の除去

石井邦彦,田原太平 (理研・田原分子分光)

#### Reduction of the afterpulsing effect in fluorescence correlation curves using

#### symmetry analysis

(Molecular Spectroscopy Laboratory, RIKEN) Kunihiko Ishii, Tahei Tahara

蛍光相関分光法 (FCS) は生体分子のマイクロ秒オーダーの自発的な揺らぎを観測する有 力な手段である[1-3]。ところが、FCS で検出器として通常用いられる光子計数型アバランシ ェフォトダイオードは光子検出による信号パルスの発生後数マイクロ秒以内にアフターパル スと呼ばれる偽の信号を確率的に発生させるため、この影響で蛍光相関関数が速い時間領域 で大きく歪むことが知られている。本講演では、パルス励起と時間相関光子計数法(TCSPC) を用いて相関信号の時間反転対称性を解析し、アフターパルスによる偽の信号を除去する方 法を報告する。これを利用することで従来法に比べ簡略化された光学配置でサブマイクロ秒 領域までの正確な相関測定を行えるようになり、速いダイナミクスの解明に向けた FCS の多 様な応用が促進されると期待できる。

【原理】パルス励起 FCS では TCSPC 検出により図 1 a のよ うな信号光子列が得られる[1-3]。観測された光強度の変化 を時刻 Tと励起 - 発光遅延時間 tの関数 I(T;t) として表す。 ここでtはn 個の値に離散化されているとする。ある時刻Tの全蛍光強度I(T)とそこから $\Delta T$ 経過した時点でのtに依存 する蛍光強度  $I(T + \Delta T; t)$  の間の相関関数を  $C(\Delta T; t)$  と書く。

$$C(\Delta T;t) = \left\langle I(T)I(T+\Delta T;t)\right\rangle = \sum_{t'=1}^{n} \left\langle I(T;t')I(T+\Delta T;t)\right\rangle.$$
(1)

アフターパルスの影響を含まない真の蛍光相関関数  $C_0(\Delta T;t)$ は、系が平衡状態にある場合、時間反転 $\Delta T \rightarrow -\Delta T$ に対して対称になる。



図1(a)パルス励起 FCS 測定の信 号光子列データ。(b)任意の信号 パルス (左) とアフターパルス (右)のtの分布。

 $C_0(\Delta T;t) - C_0(-\Delta T;t) = 0.$ 次に、確率 p(ΔT) で発生するアフターパルスに由来する偽の相関信号について考える。任意 の時刻に観測されるある信号パルスの t の分布は、アンサンブル平均の蛍光減衰曲線 Ī(t) に一 致する。一方、これに付随して $\Delta T$ 後に発生するアフターパルスの tの分布  $p(\Delta T;t)$ は、 $\Delta T >> t$ であるとき *t* に依存しない値  $p(\Delta T)/n$  になるとみなせる (図 1 b)。言い換えると、 $\overline{I}(t)$ =定数 でない限り、アフターパルス由来の相関信号  $C'(\Delta T;t)$  は $\Delta T \rightarrow -\Delta T$  の反転に対して非対称な t 依 存性を示す。

(2)

$$C'(\Delta T;t) - C'(-\Delta T;t) = \sum_{t'=1}^{n} \bar{I}(t')p(\Delta T;t) - \bar{I}(t)\sum_{t'=1}^{n} p(\Delta T;t') = p(\Delta T) \left\{ \sum_{t'=1}^{n} \bar{I}(t')/n - \bar{I}(t) \right\}.$$
 (3)

 $C(\Delta T;t)$ の非対称性 $\Delta C(\Delta T;t) = C(\Delta T;t) - C(-\Delta T;t)$ は(2),(3)の和であり、観測された相関信号 に対するアフターパルスによる偽信号の寄与の大きさを表す。

$$\Delta C(\Delta T;t) = p(\Delta T) \left\{ \sum_{t'=1}^{n} \bar{I}(t') / n - \bar{I}(t) \right\}.$$
(4)

右辺の括弧内の量( $\Delta \overline{I}(t)$ とする)は平均の蛍光減衰曲線から正確に求められる。そこで実験

で得られた $\Delta C(\Delta T;t)$ と $\Delta \overline{I}(t)$ を用い、 $p(\Delta T)$ を以下のように最小二乗解として決定する。

$$p(\Delta T) = \frac{\sum_{t=1}^{n} \Delta C(\Delta T; t) \Delta \bar{I}(t) / \sigma^{2}(t)}{\sum_{t=1}^{n} \left\{ \Delta \bar{I}(t) \right\}^{2} / \sigma^{2}(t)}.$$
(5)

ここで $\sigma(t)$ は $\Delta C(\Delta T;t)$ の誤差を表す。この $p(\Delta T)$ を用いて相関関数からアフターパルスの寄与を差し引くことができる。

【実験】FCS 測定は自作の蛍光相関分光計[1-3]を用いて行った。励起光源としてフェムト秒 光パラメトリック発振器(Coherent Mira-OPO)の出力(532 nm, 76 MHz)を用いた。蛍光光 子は光子計数型アバランシェフォトダイオード(id Quantique id100-20-ULN)で電気信号パル スに変換し、各パルスについて TCSPC ボード(Becker & Hickl SPC-140)で T, t の情報を記録 した。相関関数の計算と(5)式による  $p(\Delta T)$ の評価は Igor Pro (Wavemetrics)を用いて行った。

【結果と考察】 図2はテトラメチルローダ ミン(TMR)の $\Delta \overline{I}(t)$ と蛍光相関信号であ る。図2bの点線は蛍光をビームスプリッ ターで二分して2台の検出器で観測し、そ れらの相互相関をとったものである。1台 の検出器の出力のみから計算した自己相 関信号(実線)でサブマイクロ秒領域に顕 著にみられる減衰成分は、相互相関信号に は現れていない。これは相互相関信号が原 理的にアフターパルスの影響を受けない ためであり、これらの差がアフターパルス による偽の相関信号である。 $\Delta T \sim 100$  ns で の自己相関信号の消失は TCSPC の不感時 間によるものである。一方自己相関信号か ら上記の方法でアフターパルスの寄与を 差し引いたもの(破線)はΔT≥150 ns でほ ぼ完全に相互相関信号の形を再現してお り、アフターパルスの影響を取り除けてい ることが確認できる。講演ではさらに、同 様の目的でこれまでに報告されている他 の方法[4,5]の問題点を検討し、本手法の特 長について述べる。



手法の特

以上のように、本手法によりサブマイクロ秒までの時間領域において単一の検出器のみを 用いて正確な蛍光相関関数を計測することが可能となった。これにより例えば FCS 測定の多 色化・多点化などの拡張を行う際、各チャンネルについて個別に相互相関測定を行うことに 伴うコストや調整の煩雑さの問題が避けられ、FCS を用いてマイクロ秒領域の自発揺らぎを より精度良く調べることが容易になると期待される。

#### 【参考文献】

- 1. K. Ishii, T. Tahara, J. Phys. Chem. B 114, 12383 (2010).
- 2. K. Ishii, T. Tahara, Chem. Phys. Lett. 519-520, 130 (2012).
- 3. 石井邦彦・田原太平, 第5回分子科学討論会, 1B09 (2011).
- 4. M. Zhao, L. Jin, B. Chen, Y. Ding, H. Ma, D. Chen, Appl. Opt. 42, 4031 (2003).
- 5. J. Enderlein, I. Gregor, Rev. Sci. Instrum. 76, 033102 (2005).

#### 細胞内フラビンの自家蛍光寿命を用いた単一細胞内 pH 計測

## (北大院環境<sup>1</sup>・北大電子研<sup>2</sup>) <u>本間将人<sup>1</sup></u>・中林孝和<sup>1,2</sup>・太田信廣<sup>1,2</sup> Detection of Intracellular pH in a Single Cell Using Autofluorescence Lifetime of Flavins

(Hokkaido Univ.) Masato Honma • Takakazu Nakabayashi • Nobuhiro Ohta

【緒言】顕微鏡下での蛍光強度イメージング測定は、細胞内の状態を観察する手段として細胞生物学などの分野で広く用いられており、細胞組織を標識する様々な蛍光色素やタンパク質が開発されている。細胞内を蛍光標識することで、細胞内で起こる様々な生理現象の解明が可能になっている。しかし、蛍光色素による染色は、染色に多くの時間を費やすことから、臨床の場における細胞組織の迅速な診断を可能にさせるため、細胞内に元から存在する蛍光物質(自家蛍光)を用いたイメージング測定が注目を集めている[1,2]。本発表では、代表的な自家蛍光成分であるフラビン類の中でもFAD(Flavin Adenine Dinucleotide)の蛍光寿命を用いて、細胞内の pH をその場で観測できることを示す。細胞内の環境の観察には、色素から発せられる蛍光を用いての蛍光強度測定が広く用いられており、高感度の検出が可能、試料の自由度が高い、様々な手法との組み合わせが可能などの利点は多くあるものの、励起光強度や試料濃度、長時間の測定における光褪色などによる強度ゆらぎが引き起こす定量性の低下が問題となる。一方で蛍光寿命は、蛍光発色団に固有の値であるために、蛍光寿命の値は、上述の実験条件に依存しない。そのために、蛍光強度測定のみに比べて高感度に細胞内の環境を反映させることができ、定量性の高い測定を行うことができる。

【実験】pH 5、7、9 に調整した緩衝溶液と、接着性がありヒト由来の細胞株である HeLa 細胞を用いた。緩衝溶液の pH と細胞内の pH を等しくするために、イオノフォ アを用いて得られた pH 5、7、9 の細胞を用いて測定を行った。イメージング測定は、 励起波長を 455 nm、蛍光波長を 510-560 nm に設定して行った。装置は共焦点レーザ ー走査型顕微鏡と蛍光寿命解析ユニットを組み合わせることで、蛍光強度と蛍光寿命 のイメージングが得られるようになっている。生細胞への応用を勘案し、蛍光寿命解 析ユニット内では、四つの時間幅に分解する時間ゲート法を用いることで、蛍光寿命 イメージング測定を短時間で行うことができるようになっている[2]。

【結果と考察】Fig.1 に FAD の分子構造を示し、Fig.2 に培養細胞である HeLa 細胞中 と水溶液中の FAD の蛍光スペクトルを示す。FAD の蛍光は、イソアロキサジン環か ら発せられる。細胞中の蛍光スペクトルが水溶液中のスペクトルよりも短波長側にシ フトしており、これは細胞内での FAD とタンパク質との相互作用していることに由 来する。しかし、HeLa 細胞中、水溶液中の両方共、ピーク波長に pH に伴う変化は観



**Fig.2.** 細胞内(実線)、水溶液中(点線)で得られる FAD の蛍光スペクトル

(a)



**Fig.3. (a)** 蛍光強度イメージング(上)および蛍光寿命 イメージング(下)、(b) 蛍光寿命イメージング測定よ り得られた蛍光寿命のヒストグラム

- [1] 中林孝和,太田信廣, *光化学*, 2011, **42**, 52–59.
- [2] S. Ogikubo et al., J. Phys. Chem. B, 2011, 115, 10385-10390.

測されなかった。Fig.3(a)に細胞内の pH が 5、7、9 で得られる蛍光強度 イメージング画像と蛍光寿命イメ ージング、Fig.3(b)に蛍光寿命イメー ジング測定で得られた蛍光寿命の ヒストグラムを示す。蛍光寿命のピ ーク位置は、細胞内の pH が 5、7、 9においてそれぞれ 2.61、2.32、2.26 ns であった。これは細胞内の pH の 増加に伴い、蛍光寿命が減少するこ とを示している。また、HeLa 細胞 中での FAD のバルクでの蛍光減衰 測定も行い、その解析から同様の結 果が得られた。また、水溶液中の FAD の 蛍光寿命は pH が 5、7、9 で 変化しないことを観測しており、蛍 光寿命の変化の原因の可能性とし て細胞内の FAD とタンパク質の相 互作用が pH によって変化すること が考えられる。本研究から、イオノ フォアを用いて調製した細胞内の pH と得られた蛍光寿命についての 検量線を作成することで、FAD の蛍 光寿命を用いて細胞本来の環境を 保ったまま細胞内の pH をその場で 可視化できることがわかる。このこ とは、本手法が従来の蛍光強度イメ ージング測定のみの場合と比較し て、非侵襲で定量性に優れた細胞内 環境測定のためのイメージング法 であることを示している。

1P-088

#### 電子共鳴三次和周波発生法の開発と生体分子への応用

(東大院・理<sup>1</sup>、マックス・プランク研究所<sup>2</sup>、筑波大院・数物<sup>3</sup>、NCTU 分子科学研究所<sup>4</sup>) <u>瀬川尋貴<sup>1</sup></u>、奥野将成<sup>2</sup>、加納英明<sup>3</sup>、濵口宏夫<sup>1,4</sup>

Development of electronic resonance third-order sum frequency generation and its application to biological molecules

(The University of Tokyo<sup>1</sup>, Max Plank Institute<sup>2</sup>, The University of Tsukuba<sup>3</sup>, NCTU Institute of Molecular Science<sup>4</sup>) <u>Hiroki Segawa<sup>1</sup></u>, Masanari Okuno<sup>2</sup>, Hideaki Kano<sup>3</sup>, Hiro-o Hamaguchi<sup>4</sup>

【序】生命科学の発展において、生物の構成要素の最小単位とも言える単一生細胞内におけ る生体分子の時空間局在や反応機構を理解することは極めて重要である。それらを明らかに する非常に強力な手法として、イメージング技術が広汎に用いられている。特に、得られる 信号を分光し、細胞内の各点から得られる多数のスペクトルを元に生体分子の量、構造変化、 反応についての情報を得る分光イメージング技術は大きな注目を集めている。前回、我々は 三次和周波発生(Third-order Sum Frequency Generation; TSFG)という新しい方法を用いた TSFG イメージングの報告を行った[1]。本発表では、TSFG を拡張した、電子共鳴マルチプレック ス三次和周波発生法の開発について報告する。

TSFG は、三次の非線形光学過程のひとつ であり、二種以上の異なる波長の励起光に より生じる、三光子和周波発生過程である (図 1)。励起光として単色光に加え、広帯域 白色光を用いることで、TSF をスペクトル として検出できる。この信号波長域に一光 子共鳴を持つ分子を試料として観察すれば、



図1TSFG のダイアグラム

得られる TSF スペクトルにはその分子の電子情報が包含されていると考えられる。本研究では、近赤外サブナノ秒パルス光を利用したマルチプレックス TSF 分光顕微鏡を製作し、生体分子の一つであるヘモグロビンを観察した。

【実験】右に、本研究で製作した装置を示す(図 2)。光源には、Q スイッチ発振 Nd:YAG レーザー を用いた。基本波 1064 nm の光は最初に二分割さ れ、一方はそのまま励起光(ω<sub>1</sub> 光)として、もう一 方はフォトニック結晶ファイバ(Photonic crystal fiber; PCF)へ導入し、白色光に変換した後近赤外 成分(1100 – 1600 nm)のみを取り出し、励起光(ω<sub>2</sub> 光)とした。これらを正倒立顕微鏡に導入し、ピエ



ゾステージ上に載せられた試料に集光する。発生する信号光はもう一つの対物レンズにより コリメートされた後、TSF 信号が含まれる可視域のみを検出系へ導入する。 試料には、酸化型ヘモグロビン、還元型ヘモグロビンをリン酸緩衝液(phosphate buffered saline; PBS)に溶解した溶液を用いた。対照実験として、TSF 信号波長域に共鳴を持たないタンパク質であるアルブミンを PBS に溶解した溶液も測定した。対物レンズを用いた強い集光 条件下では、TSF は光学的性質(屈折率、非線形感受率等)の不均一な部分でのみ信号を生じる。 そこで、本研究では 20 μm のビーズをスペーサーとし、溶液を二枚のカバーガラスで封じ、 試料とした。これを鉛直方向(カバーガラス面に対して垂直)にスキャンし、カバーガラス/空 気界面と、カバーガラス/溶液界面で生じる TSF 信号を取得し、解析に用いた。

【結果と考察】図 3(a)に、各試料溶液の吸収スペクトルを示す。アルブミン溶液は吸収を持たないが、酸化型・還元型ヘモグロビン溶液はピーク位置の異なるブロードなピークを持つ。 従って、得られる TSF スペクトルについて、このピーク波長付近での変化が期待される。

TSF は三次の非線形光学過程であり、本実験における電子共鳴条件下では、対応する非線 形感受率は、

 $\chi_{total}^{(3)} = \chi_{resonant}^{(3)} + \chi_{nonresonan}^{(3)}$   $\chi_{resonant}^{(3)}(\omega_{TSF}) = \sum_{k,j} \frac{N\mu_{0l} \ \mu_{lk} \ \mu_{kj} \ \mu_{j0}}{\hbar^3 (\omega_{l0} - (\omega_3 + \omega_2 + \omega_1) - i\gamma_{l0})(\omega_{k0} - (\omega_2 + \omega_1) - i\gamma_{k0})(\omega_{j0} - \omega_1 - i\gamma_{j0})}$ として表される。共鳴による効果を抽出するために、カバーガラス/溶液界面で得られた TSF スペクトルを、カバーガラス/空気界面で得られた TSF スペクトルで割り、TSF ratio スペクト ルを算出すると、図 3(b)に示す結果が得られた。図から分かるように、吸収ピークが存在す る 400 nm 付近には明瞭な差が見てとれる。スペクトルには非共鳴項由来と思われる右肩上が りのベースラインが乗っているが、フィッテイングにより差し引くと、図 3(c)のような結果 が得られ得た。酸化型・還元型の TSF ratio スペクトルは吸収スペクトルと同様のピーク位置 の傾向を示しており、電子共鳴 TSFG により、生体内分子の電子状態を直接的に測定できる ことが示された。



1P-089

## 混合分布モデルをもちいた水分子のマイニング-ダイナミックス 水上 卓<sup>1</sup>, 杉山 歩<sup>2</sup>, 山口 和宏<sup>2</sup>, ホー・ツー・バオ<sup>2</sup>, ダム・ヒョウ・チ<sup>2</sup> (北陸先端大院・マテリアル<sup>1</sup>、北陸先端大院・知識科学<sup>2</sup>)

Mining dynamics of water behavior using a mixture model <u>Taku Mizukami<sup>1</sup></u>, Ayumu Sugiyama<sup>2</sup>, Kazuhiro Yamaguchi<sup>2</sup>, Ho Tu Bao<sup>2</sup>, Dam Hieu Chi<sup>2</sup>

(JAIST Materials Sci.<sup>1</sup>, JAIST Knowledge Sci.<sup>2</sup>)

#### 【序】

データから意味のある情報を取り出すには、物理的モデルに基づく必要がある.従来それ らは人間の直観にもとづいて設計されてきた.一方、近年の計算・通信技術の発展により、 より大量のデータが得られ、それを取り扱う必要性が増している.しかしながら多次元のビ ッグデータに対しては、人間の直観だけをよりどころにモデルを設計するには大きな困難が ともない、実際には直観を働かせるにいたるまでには様々な手続きや処理が必要である.

我々はデータマイニング法を用い物理モデルの設計支援システムの構築を目指してきた. 今回,分子動力学計算からのトラジェクトリデータを混合分布モデルによって特徴空間に変換し,データマイニング的手法によって,タンパク質に水和する水分子の振るまいをクラス 分けすることに成功したので報告する.



図1. 混合分布モデルによる水(酸素原子)の軌跡のクラスタ化

#### 【方法】

分子動力学シミュレーションに用いた力場は Amber03、TIP3P 水分子を約 3.3×10<sup>4</sup> 個配 置し、周期境界条件にて 300K にて NVT アンサンブルで分子動力学シミュレーションを行っ た。トータルのランタイムは約 10 ns である。また蛋白質(PDBID:1PSV)周辺に TIP3P 水分 子を約 6×10<sup>3</sup> 個配置し同条件で約 15 ns のトラジェクトリデータを発生させた.

混合分布モデルは関数としてガウス分布を用い, EM アルゴリズム(Expectationmaximization algorithm)を応用した Gaussian Mixture Model[1]を採用した. これを水分子 の酸素原子トラジェクトリに適用すると,酸素原子の実空間上の軌跡が,さまざまな大きさ・ 形状の回転楕円体に対して近似する複数のクラスタに分解される(図1). これらのクラスタ のもつパラメータ,およびクラスタに含まれる軌跡点の個数等から特徴空間を構築し,その 空間上で主成分解析(PCA)および Dirichlet プロセスを走らせることによって,水分子のダイ ナミックスをクラス分けした. バルク水の系と蛋白質+水の系を比較し,水和水のクラスを同 定した.

#### 【結果と考察】

バルク水の系および水+蛋白質の系をそれぞれデータマイニングすることによって特徴空間上の点の集合が得られる.各要素は水分子のある区間の運動の軌跡を特徴の座標軸上にマッピングを行った点である.今回,蛋白質をバルク水に"投入"したことにより,大きくポ ピュレーションが増加したクラスを蛋白質表面に水和した水分子であると予想し,そのクラ



図 2. 蛋白質 vdW 表面からの酸素原子の空間分布

スに含まれる水分子を可視化した.

まず蛋白質のファンデルワールス(vdW)表面と水の酸素原子との間の距離分布を図 2 に示 す.2個のピークが認められるが平均すると約 1.4Åの距離にあった.次にこのときの水分子 の空間分布を示す(図 3).赤色,青色で示したのは蛋白質のそれぞれ疎水性,親水性のアミノ 酸残基であり,水分子の分布はピンク色で示した.全体的には親水基の近傍に偏って水分子 が分布しているのが認められ,これらの点から親水基に強く水素結合している第一水和水に 相当するクラスであることが推察される.

以上データマイニングにより蛋白質との相対距離の情報を使うことなく,水分子の動的な 振る舞いという情報だけを用いて水和水の分類を行うことができた.解析結果にはより微細



図 3. 第一水和水に相当すると示唆される水分子クラスの空間分布.

な構造が観察されており、特徴空間設計の多様性と併せて考えると、この手法によってさら に高感度/詳細な解析が可能になることが期待できる.

#### [参考文献]

[1] Data Mining 2<sup>nd</sup> ed. I.H. Witten E. Frank, Elsevier (2005)

1P090

テラヘルツ時間領域分光を用いた天然および変性状態タンパク質におけ

る低振動ダイナミクスの観測 -温度、水和依存性-

(神戸大・分子フォト<sup>1</sup>, 神戸大院・理<sup>2</sup>)山本 直樹<sup>1</sup>, 田村 厚夫<sup>2</sup>, 富永 圭介<sup>1,2</sup>

Low-frequency dynamics of native and denatured proteins by using terahertz

time-domain spectroscopy -temperature and hydration dependence-

(Kobe Univ.) <u>Naoki Yamamoto</u>, Atsuo Tamura, Keisuke Tominaga

【序】タンパク質は熱浴のなかで絶えず揺らぎながらその機能を発現する。機能発現にはしばし ば大きな構造変化を伴うことから、揺らぎの中でも特にタンパク質全体が大きく揺らぐような運 動が機能に重要であると考えられる。そのような運動は中赤外領域にみられるような局所的な振 動運動とは異なり、より低振動側の遠赤外領域において観測されることが種々の理論計算から予 想されてきた<sup>1</sup>。テラヘルツ分光はこの振動数領域をカバーすることから、揺らぎと機能の関連性 を明らかにするために適した分光法であると考えられる。テラヘルツ分光における吸収スペクト ルは系の全双極子モーメント M(t)により以下の式で表わされる<sup>2</sup>。

$$\alpha(\omega) = \frac{2(1 - e^{-\beta\hbar\omega})\omega}{3\hbar cn(\omega)} \int_{-\infty}^{\infty} dt e^{-i\omega t} \langle \mathbf{M}(0) \cdot \mathbf{M}(t) \rangle$$

ここで $\omega$ は振動数、 $n(\omega)$ は屈折率、 $\beta = k_B T(k_B, T)$ は、それぞれ、ボルツマン定数と絶対温度)、そ の他の記号は一般的な物理量をそれぞれ表す。したがってテラヘルツ吸収スペクトルから低振動 運動に関する情報を得ることができる。近年テラヘルツ波パルスの発生および検出方法が目覚ま しく発展し、テラヘルツ時間領域分光法を用いたタンパク質等の生体分子のテラヘルツ分光が盛 んに行われるようになった<sup>3</sup>。水和および温度など機能と関連するパラメータを変化させた種々の 測定が行われた結果、水和させた時のみ 200 K 付近で動力学転移と呼ばれる揺らぎの活性化が引 き起こされることが明らかとなってきた4。動力学転移は、例えば吸収スペクトルでは転移点付近 での急激な吸光係数の増大を伴い、低振動運動の非調和性により大振幅振動が誘起された結果で あると考えられている<sup>5</sup>。動力学転移は中性子散乱を始め数多くの手法を用いて観測されており、 タンパク質において一般的に観測される現象であることが明らかとなっている。一方、水和が動 力学転移にどのような役割を果たしているか、また水和そのものがタンパク質にどのような影響 を与えているかなど、まだ明らかになっていない点が多い。さらには構造状態の違いと水和構造 の関係も興味深い点の一つである。そこで本研究では天然状態と変性状態リゾチームについてテ ラヘルツスペクトルの水和・温度依存性を調べ、両者の比較を行った。【実験】天然タンパク質と してニワトリ卵白由来のリゾチームを用いた。このリゾチームに存在する構造形成に重要な4個 のジスルフィド結合を還元してカルボキシメチル化することにより変性リゾチームを得た。これ らの試料を透析により脱塩して pH を調整したのち凍結乾燥することで得た粉末試料をミクロ錠 剤成形器を用いて加圧することによりペレット状にしたものをテラヘルツ分光測定に用いた。試 料の水和はペレットを飽和蒸気圧環境下に任意時間静置することにより達成した。試料の水和量 は水の質量をタンパク質の質量で割った値である / を用いて表現される。温度変化は液体窒素ク

ライオスタット(Oxford 社製)を用いて 83K から 293K の範囲で行った。テラヘルツ時間領域分光 装置は株式会社先端赤外より購入したものを用 いた。この装置では Integral 社製チタン-サファ イアレーザー(Integral 社製、パルス幅~10 フェ ムト秒、中心波長 800nm、繰り返し数 80MHz) を光源として用い、レーザー光を1対の光伝導 アンテナに照射することによりテラヘルツ波パ ルス発生および検出を行っている。

【結果と考察】Fig.1 に天然状態リゾチームの吸 収スペクトルを示す。吸収スペクトルは観測振動 数領域において特徴的な吸収帯を持たない単調 増加なものとなっているが、これはそもそもこの 領域に多くの振動バンドが存在することと、タン パク質構造の多形に由来すると考えられる。乾燥 状態(h = 0.11)では温度の上昇とともに各振動数 での吸光係数がほぼ直線的に増加していく。これ に対して水和状態(h=0.52)では約190 K で吸光 係数の増加の割合が大きくなり、乾燥状態と比較 して非線形的な増加を示すことがわかる。この現 象は動力学転移に対応し、低振動運動間の大きな 非調和性による大振幅振動の発現に対応してい ると考えられている5。変性リゾチームも天然リ ゾチームとほぼ同様の温度・水和依存性を示した。 水和が吸収スペクトルにもたらす影響を調べる ため、各温度において水和状態から乾燥状態のス ペクトルを差し引いた差スペクトルを算出した。 天然リゾチームにおける差スペクトル結果を



ゾチームの吸収スペクトル



Fig.2 水和状態および乾燥状態の差スペクトル

Fig.2 に示す。動力学転移より十分高い温度では差スペクトル強度は温度に対して単調増加なもの となり、水和により活性化されたタンパク質の運動および水和水そのものの寄与を含んでいると 考えられる。一方動力学転移以下での低温状態では正と負双方のスペクトル強度を与える成分を 用いて初めて解釈が可能であると考えられる。これらの解釈の理論的背景および天然状態と変性 状態の差スペクトルの違いについて議論を展開していく予定である。

【引用文献】1. M. Levitt, C. Sander and P. S. Stern J Mol Biol, 181, 423 (1985).

2. D A McQuarrie, Statistical mechanics, University Science Books, Sausalito, Calif. (2000).

3. K. Sakai, Terahertz optoelectronics (Springer-Verlag, Berlin) 1st Ed pp xiii, 387 p (2000).

4. S. Kawaguchi, O. Kambara, M. Shibata, H. Kandori and K Tominaga *PCCP*, 12, 10255 (2010).

5. 山本直樹、富永圭介 日本赤外線学会誌 22(1), 75 (2012).

#### 1P091

## Theoretical Study of Ketone Insertion into Ge(II)-H Bond: Comparison with that into Rh(I)-H Bond (FIFC, Kyoto Univ.) <u>Nozomi Takagi</u>, Shigeyoshi Sakaki

#### INTRODUCTION

Activation of small molecules is one of the fundamental characteristics of transition metal complexes, which is very important as the initial step of various catalytic reactions. The partially occupied valence d orbitals of a transition metal which are usually very close in energy play a key role in such reactions. On the other hand, it has been believed that main-group elements cannot play such a role and cannot be a catalyst in general. This is because their valence s and p orbitals are far apart in energy. However, successful synthesis and isolation of novel heavier main-group compounds, for instance heavier homologues of ethylene, acetylene, benzene, ketone or carbene, opened a new area of chemistry. The recent experiments report that some of such heavier homologues exhibit reactivity toward dihydrogen and some small molecules containing C=O, C=C, N=N, and C=N bonds without any external catalysts.

In this work, we focus on activation of ketone by the Ge(II) hydride 1 producing the relevant germylene alcoxide 2 (Scheme 1a).<sup>1</sup> It is noted that this reaction resembles well the initial step of the hydrogenation reaction of ketone by the Rh(I) hydride 3 (Scheme 1b). We wish to disclose the mechanism of these reactions, discuss the essential similarity/dissimilarity between Ge(II) and Rh(I), and assess the potential for activating small molecules with a main-group-based catalyst.



#### **COMPUTATIONAL DETAILS**

All geometries were optimized by the DFT method with B3PW91 functional. For

the energy evaluation and the analysis of the electronic structure, a triple- $\zeta$  basis set with 2d and 1f polarization functions was employed for Ge with the ECPs of Stuttgart-Dresden-Bonn group. A triple- $\zeta$  basis set with 2f polarization functions was employed for Rh with the same ECPs. The 6-311G(d) basis sets were employed for the other elements, where a diffuse function was added to O and one p polarization function was added to H of hydride, dihydrogen, and silane. The Gibbs energy in solvent was calculated incorporating with the polarized continuum model (PCM), where the translational entropy was corrected with the method developed by Whitesides et al. The relative energy was evaluated up to the MP4(SDTQ) and CCSD(T) levels for the model molecules and the MP2 and SCS-MP2 levels for the real molecules.

#### **RESULTS AND DISCUSSION**

The theoretical calculations show that the reaction of 1 with CF<sub>3</sub>PhC=O occurs in one-step process via four-membered transition state  $TS_{1,2}$ , where the Ge-H  $\sigma$ -bonding MO of 1 interacts with the C=O  $\pi^*$ -antibonding MO of ketone (Figure 1). The experimental fact that (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>C=O and Ph<sub>2</sub>C=O cannot react with 1 is explained in terms of their higher-lying C=O  $\pi^*$ -antibonding MO. To construct catalytic cycle with main-group-based catalyst, the regeneration process of 1 is investigated with several substrates. When silane is employed as the second reagent, 1 is regenerated with formation of silylether. However, further reaction is very difficult, when dihydrogen is employed.

The characteristic features of heavy main-group-based catalyst as well as the mechanism of the hydrogenetion reaction of 3 will be presented in the symposium.



**Figure 1.** Optimized structures and relative energy  $(\Delta E^0 / \Delta G^0_{sol})$  for the reaction shown in Scheme 1a. Energies, distances, and angles are in kcal/mol, Å, and degree, respectively.

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup> S. K. Mandal, H. W. Roesky, Acc. Chem. Res., 2012, 45, 298.

## 基底量子モンテカルロ法を用いた調和振動子系の計算

(江戸川大学1, 産業技術総合研究所2) 八木 徹1, 長嶋 雲兵2

## Basis Quantum Monte Carlo calculation

### of the harmonic oscillator system

#### (Edogawa University<sup>1</sup>, National Institute of Advanced Industrial Science and Technology<sup>2</sup>) <u>Toru YAGI<sup>1</sup></u>, Umpei Nagashima<sup>2</sup>

【序】Basis Quantum Monte Carlo (BQMC) 法は量子 Monte Carlo 方の一種であり、系の状態を反対称化した基底関数を導入して記述する[1]。一般に用いられている拡散量子 Monte Carlo 法では、節面の情報を記述するためにガイド関数を利用する。しかし、BQMC 法では、ガイド関数を用いずに、多電子系の反対称性問題を取り扱うことが可能となっている。これまでに我々は、BQMC 法のシミュレーション過程を改良して、1 次元及び 3 次元の調和振動子内におけるフェルミ粒子の系に対する計算を行い、より高い精度での結果を得ることができた[2]。また、Importance Sampling を導入することにより、さらなる BQMC 法の精度向上を実現した[3]。

本発表では、Importance Sampling 付き BQMC 法の計算を実行し、その結果について示す。具体的には、調和振動子型のポテンシャル内に存在する2個のフェルミ粒子についての計算を行い、 エネルギーと分散、および波動関数を求める。

【方法】以下、同スピンを持つ 2 個のフェルミ粒子の系を考える。BQMC 法では、空間を間隔 *b* の格子に分割し、格子上の点 *x<sub>j</sub>*に中心を持つ Gauss 型の関数を導入する。

$$\varphi_j(x) = \exp\left(-\frac{(x-x_j)^2}{2b^2}\right)$$

この関数を反対称化した基底関数を用いて、波動関数を以下のように表す。

$$\Psi(x^{(1)}, x^{(2)}) = \sum_{i>j} c_{ij} \left[ \varphi_i(x^{(1)}) \varphi_j(x^{(2)}) - \varphi_j(x^{(1)}) \varphi_i(x^{(2)}) \right]$$

ここで、座標 x の上付きの添字(1)と(2)はそれぞれ粒子を区別する番号を表す。BQMC 法は、この 波動関数の定常状態を求める手法である。

我々は、より効率が良く、精度の高い Monte Carlo シミュレーションを実施するために、BQMC 法に Importance Sampling を導入した。まず、ガイド関数を次式のように定める。

$$\Psi_{G}(x^{(1)}, x^{(2)}) = \sum_{m>n} c_{mn}^{G} \left[ \varphi_{m}(x^{(1)}) \varphi_{n}(x^{(2)}) - \varphi_{n}(x^{(1)}) \varphi_{m}(x^{(2)}) \right]$$

ここで $c_{mn}^{G}$ は展開係数であり、事前の BQMC 計算で得られる定数である。このガイド関数を用い、 関数 f を次式のように定める。

$$f(x^{(1)}, x^{(2)}, t) = \Psi_G(x^{(1)}, x^{(2)}) \Psi(x^{(1)}, x^{(2)}, t)$$

この関数fの時間発展を BQMC 法と同様に記述し、定常状態を求める式を得た。

【結果】調和振動子型のポテンシャル内にある2 個のフェルミ粒子の系について計算を行い、結果 を検証した。はじめに通常のBQMC計算を行い、 系の波動関数を求めた。得られた波動関数を図1 に示す。BQMC 法では、和の制限により、 $x_2>x_1$ の領域における波動関数が得られている。

この波動関数をガイド関数として、同じ系に対 する Importance Sampling 付きの BQMC 計算を実 施した。表に、得られたエネルギーの値を示す。 通常の BQMC 計算と、Importance Sampling 付き の BQMC 計算のいずれにおいても 10<sup>6</sup> ステップ の 配置に対する平均値を求めている。 Importance Sampling により、通常の BQMC の計 算よりも高い精度で平均値を計算できている。 また、各時間ステップに対するエネルギーの推 移を図 2 と 3 に示す。通常の BQMC に比べて Importance Sampling を行うことで、エネルギー \_ の変動が抑えられていることが分かる。



表 エネルギー(hartree)

	Energy	σ
Normal BQMC	2.001947	$1.26  imes 10^{-3}$
Importance Sampling	1.999975	$3.45  imes 10^{-4}$
BQMC(1)		
Exact	2.0	-



#### 上記結果に加え、3次元系についての計算・解析結果を含めて詳細を発表する予定である。 【参考文献】

- [1] Öksüz I., J. Chem. Phys., Vol. 81, No. 11, pp. 5005-5012 (1984)
- [2] Toru YAGI, Umpei Nagashima, J. Comput. Chem. Jpn., 8, 119-126 (2009)
- [3] Toru YAGI, Umpei Nagashima, J. Comput. Chem. Jpn., in press

#### 1P-093

#### ビリアル定理を満たす多成分分子軌道法による陽電子化合物の研究

(横市大院・生命ナノ) <u>小山田隆行</u>, 立川仁典

# Multicomponent molecular orbital study on positronic compounds based on the virial theorem (Yokohama City Univ.) <u>Takayuki Oyamada</u>, Masanori Tachikawa

【序】陽電子 e<sup>+</sup>は、電子と質量は同じだが、電荷が電子と逆符号の正電荷を持つ反粒子である。電子と 陽電子が衝突すると、2本から数本のγ線を放出して対消滅する[1]。この性質を利用した陽電子消滅分 光法は、固体の構造欠陥・表面の解析等の物性研究や陽電子断層撮影法を始めとする医療診断等、広 い分野で実用化されている。陽電子消滅分光法の基礎となる電子・陽電子対消滅機構や放出 γ線の特 性について理解を増すことで、より精度の高い材料解析・診断・画像高質化が実現すると期待される。し かし陽電子の寿命が短いことから、原子・分子への陽電子吸着や陽電子束縛化合物の物性、対消滅機 構等を実験的に解析することは困難であり、こうした基礎的性質すら殆ど解明されていないのが現状であ る。本研究の目的は陽電子科学の基礎となる上述の物理化学機構を、ビリアル定理に基づく高精度第一 原理手法により理論的に解明することで、医療診断技術や材料物性探査の測定精度の向上に繋がる有 益な情報を提供することにある。

【計算方法】本研究は上記諸現象を解明するため、多成分系・完全変分型分子軌道(MC\_FVMO)法の 開発を行っている。MO 係数のみを変分対象とする従来の線形変分法と異なり、本手法はガウス型基底 関数の(1)軌道指数、(2)基底関数中心、(3)核座標等の全てを変分原理に従い最適化することが可能 な手法であり、ビリアル定理を高精度に満たし計算結果は信頼性が高い[2,3]。本研究では LiH 分子と、 その陽電子束縛化合物 [LiH; e<sup>+</sup>]に対し、ガウス型基底関数[e<sup>-</sup>/e<sup>+</sup>=10s2p/5s1p]を用いた Full-CI 計算 を行った。ポテンシャルエネルギー曲線(PEC)を求める際には、電子の基底関数中心は原子核上に固 定し、断熱近似下で変分的に最良の軌道指数を決定した。陽電子の基底関数中心は、変分的に最良の 1ヶ所を求めた。LiHと[LiH; e<sup>+</sup>]の平衡核間距離  $R_{eq}$ を求める際には、軌道指数に加え、核座標 { $R_{I}$ }も変 分的に扱い構造最適化を行った。

【結果と考察】 アルカリ金属水素化分子 MH(M = Li, Na, K…)は、比較的大きな 双極子能率を持つため陽電子を吸着する 分子として着目されている[4-7]。図 1 に LiH 分子 と [LiH;e<sup>+</sup>]の PEC を示す。 LiH については、2つの解離極限 (A) LiH → Li<sup>+</sup>+H<sup>-</sup> と (B) LiH → Li + H に対応した PEC を示している。良く知られ ているように、LiH 分子は平衡核間距離近 傍ではイオン性結合(Li<sup>+</sup>H<sup>-</sup>)を形成する が、核間距離の大きな領域では Li 原子と H 原子に解離した方が安定である。



図 1: Full-CI 計算により得られた LiH と[LiH;e<sup>+</sup>]の ポテンシャルエネルギー曲線 (実線)。破線は対応す る解離極限の原子・イオンの全エネルギーの和。

ところが、図1の(C) [LiH; e<sup>+</sup>]の解離極限についてエネルギー解析を行うと、Li<sup>+</sup>と[H<sup>-</sup>;e<sup>+</sup>]の全エネルギ ーの和となっている。つまり、親分子LiHの解離極限とは異なり、[LiH; e<sup>+</sup>]では核間距離の大きな領域で もLi<sup>+</sup>と[H<sup>-</sup>;e<sup>+</sup>]に解離した方が安定である。LiHの解離極限(B)と[LiH; e<sup>+</sup>]の解離極限(C)のエネルギ ー差 $\Delta E$  = 1.26 eV は、H<sup>-</sup>イオンへの陽電子親和力 PA(H<sup>-</sup>) = 5.68 eV と、電荷移動(Li + H → Li<sup>+</sup>+ H<sup>-</sup>) に必要なエネルギーIE(Li)-EA(H) = 4.42eV の差である。また、図1より、LiHと比べて[LiH; e<sup>+</sup>]では、 平衡核間距離が増大し、さらに結合エネルギーも小さく(浅く)なっていることが分かる[4, 5]。

図 2 には、図 1 の PEC の核間距離  $R=3.0a_0 \ge 10.0a_0$  ( $a_0$  は Bohr 半径)に対応した電子と陽電子の密度分布を示している。図 2(a)' と(b)' から分かるように分子内の分極効果のため、 $R=10.0a_0$  においても核間領域には有意な電子密度の拡がりが観測される。しかし、図 2(c)'から分かるように、[LiH;e<sup>+</sup>]の  $R=10.0a_0$ では核間領域には電子密度は殆ど見られず、電子密度は2つの核近傍に局在化している。

このように陽電子束縛化合 物では、単に親分子に陽電 子が吸着するだけでなく、そ の分子構造や分子の結合・ 解離形態を有意に変化させ る。今後、陽電子束縛化合物 の研究をする上では、陽電 子を介した新たな分子結合、 「陽電子結合」といった新た な概念[7]が重要となるので はないかと期待される。

[1] 陽電子計測の科学, (H 本アイソトープ協会, 1993). [2] M. Tachikawa et al., Int. J. Quant. Chem. 75, 497 (1999). [3] M. Tachikawa, Chem. Phys. Lett. 350, 269 (2001). [4] R.J.Buenker et al., J. Phys. Chem. A109, 5956 (2005). [5] 立川, 季村, L.Pichl, 日本物理学会誌, 62, 622 (2007). [6] Y. Kita et al., J. Chem. Phys. 131, 134310 (2009); *ibid.*, **135**, 054108 (2011). [7]立川, 北, 日本物理学会誌, 67, 33, (2012).



図 2: LiH と[LiH;e<sup>+</sup>]の電子密度(カラーマップ)と、陽電子密度 (等高線)の核間距離 R 依存性。(a)~(c)は  $R=3.0a_0$ 、(a)'~(c)'は  $R=10.0a_0$ の結果。参考のため Mulliken population の値を括弧内 に示す。

#### 1P094 相対論的分子軌道法における負エネルギースピノールの効果

(九大院理) 〇井上頌基,渡邉祥弘,中野晴之

Effects of negative energy spinors in relativistic molecular orbital theory (Kyushu Univ.) Nobuki Inoue, Yoshihiro Watanabe, and Haruyuki Nakano

【緒言】重原子を含む系では相対論効果が重要であり、高精度な分子軌道計算をおこ なうには、電子相関効果とともに、この相対論効果を取り込む必要がある.相対論的 な電子状態計算では、電子の軌道を定める際に Dirac 方程式を基礎としており、非相 対論では対応するものの無い負のエネルギー解をもつ.

通常,この負のエネルギー解は除外して計算している. (No-Virtual-Pair 近似;NVPA). これは主に計算量を減らすための近似であるが,その妥当性については十分な検討をおこなう必要がある.

【理論】相対論的分子軌道法では,まず Dirac 方程式を基礎とした Hartree-Fock 法で ある Dirac-Hartree-Fock 法によって分子軌道を定め,post-Hartree-Fock 計算により電子 相関効果を取り入れる.その際,NVPA では,平均場による近似ハミルトニアンによ って求まった陽電子状態との分離が不完全な電子状態を記述する空間を用いて post-Hartree-Fock 計算を実行することになる.この結果を補正し,正しい電子状態を 得るには,負エネルギースピノールまで含めた post-Hartree-Fock 計算を行なう必要が ある.

負エネルギースピノールの効果を補正した計算(VPA)と補正しない計算の結果 (NVPA)を比較することで、分子の全エネルギー、および励起エネルギーに対する、 NVPA によって除外される負エネルギースピノールの効果を見積もることができる.

【計算】以下の計算をおこなった.

(1) 希ガス原子における電子相関エネルギーの差の評価

VPA と NVPA とで post-Hartree-Fock 計算をおこない,希ガス原子(He–Xe)における 両者の電子相関エネルギーの差( $\delta$  CE)を求めた. 基底関数は 古賀, 舘脇, 松岡によ

る関数<sup>1)</sup> (以下, KTM)に diffuse 関数を加えた基底 (以下, KTM+)を用いた.

(2) 希ガス原子の励起エネルギー

CAS-CI 参照関数に対し, 摂動を VPA および NVPA の 2 通りで加え, 基底状態,および *p-s,p-p* 励起状態 のエネルギーを比較した. 基底関数は KTM+ を用 いた.

【結果と考察】(1)各希ガスに対する2次の摂動論 (MP2)によるδCEの計算結果を図.1に示す.δCE の値は原子番号に大きく依存することが分かる.



比較のため、SDCI計算でも希ガス原子(He-Xe)について計算した. 殻をnsnp, nd に分類した上で、それぞれの殻と仮想空間(仮想空間にはNVPAとVPAの場合)をactive 空間とし、KTM基底を用いてSDCI計算を行った. その結果を表に示す. (2)の励起エネルギーに関してはVPAとNVPAとでほとんど値の差はなかった. 負エネルギースピノールの影響は、全エネルギーにはあらわれるが、励起エネルギーにはほとんど影響しないことが示唆される. 結果の詳細は当日報告する.

原子	殻	TE(NVPA)	TE(VPA)	$\Delta \text{TE} (= \delta \text{CE})$
Не	1s	-2.8747449787	-2.8747449768	0.0000000019
Ne	all	-128.8829672077	-128.8829626220	0.0000045857
	1s	-128.7256430268	-128.7256389395	0.0000040873
	2s2p	-128.8375944929	-128.8375944603	0.000000326
Ar	all	-528.8883002973	-528.8882497421	0.0000505552
	1s	-528.7147013381	-528.7146596928	0.0000416453
	2s2p	-528.7701202405	-528.7701194511	0.0000007894
	3s3p	-528.7314031726	-528.7314031665	0.0000000061
Kr	all	-2789.7891881985	-2789.7884440756	0.0007441229
	1s	-2788.8917393473	-2788.8912380611	0.0005012862
	2s2p	-2789.0420531010	-2789.0420143832	0.0000387178
	3s3p	-2788.9078490435	-2788.9078482174	0.0000008261
	3d	-2789.0316358855	-2789.0316356197	0.0000002658
	4s4p	-2788.9797141385	-2788.9797141316	0.0000000069
Xe	all	-7447.9320695825	-7447.9283659465	0.0037036360
	1s	-7446.9245362091	-7446.9221714979	0.0023647112
	2s2p	-7447.0494930884	-7447.0492742265	0.0002188619
	3s3p	-7446.9276415903	-7446.9276341998	0.0000073905
	3d	-7446.9741207318	-7446.9741178021	0.0000029297
	4s4p	-7446.9204877640	-7446.9204874696	0.0000002944
	4d	-7446.9649184521	-7446.9649183802	0.0000000719
	5s5p	-7446.9931088665	-7446.9931088626	0.000000039

表. 希ガス原子の全エネルギーと電子相関エネルギー差[hartree]

<sup>1)</sup> Koga, Tatewaki and Matsuoka. J.Chem.Phys.115 3561-3565 (2001)

1P-095

#### 複素基底関数法による光イオン化断面積の理論計算

#### (慶大院理工)<u>松崎黎</u>、 藪下 聡

Theoretical calculation of photoionization cross-section by complex basis function method

(Keio University) Matsuzaki Rei, Yabushita Satoshi

【序】光電子分光法は広範な分野で用いられているが、その理論的解析はいまだに不十分な場合が多い。我々は、 これまで複素基底関数を用いて光イオン化の理論計算に取り組んできた。

光電子の光イオン化効率は、角度依存性を含む微分断面積d  $\sigma/d\Omega$ 、およびこれを立体角で積分した全断面積  $\sigma$  で記述される。全断面積  $\sigma$  は部分断面積  $\sigma_1$ の和であり、Green 演算子を用いて式(1)のように表現できる[1]。微分断面積は異方性パラメータ  $\beta$ を用いると、 $d\sigma/d\Omega = \sigma/4\pi[1 + \beta P_2(\cos\theta)]$ と表現できる。 $\beta$ を計算するためには部分断面積  $\sigma_1$ に加えて、部分波のクーロン位相シフト  $\eta_1$ が必要になる。

複素基底関数法は式(2)のようにGreen 演算子の行列要素をL<sup>2</sup> 関数で離散近似する計算手法であるので、全断 面積の計算に応用することができる。式(2)において $\mu$ は双極子演算子で、 $\phi_0$ はエネルギー固有値  $E_0$ を持つ始状 態である。また、丸括弧はブラ側の波動関数の複素共役をとらない電子座標に関する積分である。しかし、この 手法は部分断面積や位相シフトなど部分波に関する情報を直接与えないので、微分断面積の計算は難しいと考え られてきた。実際、McCurdy らは $\beta$ の計算可能性を示すために、50 個以上もの基底関数を用いた[2]。

クーロン位相シフトの計算には、その部分波の漸近領域の振舞いが重要である。光電子の運動量は照射光の振 動数ωに応じて増加するため、ド・ブロイ波長は短くなり部分波の振る舞いは大きく変わる。L<sup>2</sup>基底関数を用いる 場合、すべてのωに対して共通の基底関数を用いる場合が多いが、部分波の振る舞いがωに強く依存することを 考えると、ωごとに基底関数を最適化すればより少ない基底関数で高精度の計算が実現できると予想される。我々 は光照射による一次摂動波動関数に対して、Hylleraasの変分摂動法と解析的微分法を併用して基底関数を最適化 し、正則・非正則クーロン関数が精度よく表現できることを示した。[3]

本発表ではこの手法の実用化に向け、 $\omega$ ごとに最適化はしないものの、 $\omega$ とともに軌道指数が変化する複素 Slater Type Orbital(cSTO) と複素Gauss Type Orbital(cGTO) のセットを提案し、その部分断面積および位相シ フトの計算精度における有用性を議論する。

$$\sigma = \sum_{l} \sigma_{l} = -\frac{4\pi}{c\omega} \operatorname{Im} \langle \phi_{0} | \mu \frac{1}{E_{0} + \omega - H + i\varepsilon} \mu | \phi_{0} \rangle \tag{1}$$

$$\left\langle \phi_{0} \left| \mu \frac{1}{E_{0} + \omega - H + i\varepsilon} \, \mu \right| \phi_{0} \right\rangle \approx \sum_{ij} (\phi_{0} \mid \mu \mid u_{i}) (u_{i} \mid (E_{0} + \omega - H)^{-1} \mid u_{j}) (u_{j} \mid \mu \mid \phi_{0})$$
(2)

【計算方法】複素基底関数法の枠組みで部分波を得るためには、式(3)のように単一の角度成分を持つ基底関数セットを用いて、計算を行う。すなわち、部分断面積は式(4)で近似される。部分波は式(5)で近似されるが、もし 漸近領域まで高精度に計算できるならば、位相シフトの計算も可能である。しかし、このためには[2]の計算のよ うに膨大な基底関数が必要になる。この問題を解決するため、標的近傍の部分波の振る舞いを WKB 解を用いて、 漸近領域まで補外することでクーロン位相シフトを計算した。式(5)を用いて計算した部分波と WKB 解が接続位置 r<sub>o</sub>において滑らかに接続するように、WKB 解に境界条件を与え、漸近点 r<sub>i</sub>においてクーロン波動関数の漸近形  $sin[kr+1/k ln 2kr-l\pi/2+\eta_l]$ と比較し、クーロン位相シフト $\eta_l$ を計算した。

計算は基底状態水素原子の1s→kp光イオン化に対して行った。用いる基底関数セットは、2p-cSTOで軌道指数 を  $z_i(\omega) = z_0(-i\sqrt{2(E_0 + \omega)} / z_0)^{(i-1)/N}, (i = 1, \dots, N)$ として計算した。ここで、 $z_0$ は始状態の軌道指数で、 今回の場合は1で、N は基底関数の数である。この $z_i(\omega)$ の表式は、 $z_i(\omega)$ を解析的微分法により最適化した結果、 $z_1(\omega) = z_0$ 、 $z_N(\omega) \approx -ik \equiv -i\sqrt{2(E_0 + \omega)}$ を満たすような等比級数的分布が得られたことによる。[3]

$$u_i(\mathbf{r}) = \frac{1}{r} v_i(r) Y_{l0}(\hat{\mathbf{r}})$$

$$\sigma_{l} \approx -\frac{4\pi}{c\omega} \operatorname{Im}\sum_{ij} (\phi_{0} \mid \mu \mid v_{i}) (v_{i} \mid (E_{0} + \omega - H_{l})^{-1} \mid v_{j}) (v_{j} \mid \mu \mid \phi_{0})$$
<sup>(4)</sup>

$$\psi_{kl}(r) \approx \operatorname{Im}\sum_{ij} v_i(r)(v_i \mid (E_0 + \omega - H_l)^{-1} \mid v_j)(v_j \mid \mu \mid \phi_0)$$
(5)

【計算結果】表1に断面積の計算結果を、表2に位相シフトの計算結果を載せる。WKB 解とは ro=10.0 bohrで接続し、rr=100000 bohrで漸近形と比較しクーロン位相シフトを計算した。ωご とに軌道指数を変化させる効果を調べるために、ω=0.6 用の軌道指数を変化させない場合の結果 (A)とも比較した。断面積の計算結果に対しては基底関数を増やすごとに非常によい収束性を示す ことと、位相シフトの計算においてωごとに軌道指数を変化させる効果が大きいことがわかる。

表1. 断面積(上)の計算結果。A はすべての $\omega$ に対して複素軌道指数として $z_i(0.6), (i = 1, \dots, N)$ を 用いた場合の計算結果である。

ω/a.u.	<i>№</i> =4	<i>N</i> =8	<i>N</i> =12	А	Exact
0.6	$3.86_{1}$	$3.8596884_9$	$3.85968848_4$	$3.85968848_4$	3.859688482723
0.8	$1.7475_4$	$1.7474714_8$	$1.747471474_8$	$1.74747147_7$	1.7474714742125
1.0	$0.931_{0}$	$0.9313996_3$	$0.931399642_4$	$0.931399_{7}$	0.931399642146
1.2	$0.552_{0}$	$0.5521994_3$	$0.552199424_2$	$0.552198_{7}$	0.5521994240973

	表2.	位相シフ	トの計算結果
--	-----	------	--------

ω/a.u.	<i>N</i> =4	<i>N</i> =8	<i>N</i> =12	А	Exact
0.6	-1.458	-1.458	$-1.46_{0}$	-1.46031	-1.4614648
0.8	-0.93	$-0.6_{5}$	$-0.669_3$	-0.67	-0.669706
1.0	-0.86	-0.47	-0.479	-0.62	-0.483758
1.2	-1.3	-0.45	$-0.39_{2}$	-0.80	-0.395117

【参考文献】

[1] T.N.Rescigno et al., Phys. Rev. A, 31, 624(1985).

[2]C.W.McCurdy et al., ibid., 35, 657(1987).

[3]松崎ら、第15回理論化学討論会、仙台、2012, 2E1b.

1P096

#### 量子化学計算による二酸化炭素-アミン系の反応解析

(地球環境產業技術研究機構1,新日鉄・先端技術研究所2)

山田 秀尚1, 松崎 洋市2, 東井 隆行1

#### Quantum Chemical Analysis of Reactions in CO2-Amine Systems

(RITE<sup>1</sup>, NSC<sup>2</sup>) <u>Hidetaka Yamada<sup>1</sup></u>, Yoichi Matsuzaki<sup>2</sup>, Takayuki Higashii<sup>1</sup>

◆ 地球温暖化対策として, CO<sub>2</sub> 分離技術開発の重要性が高まっている。分離に用いられる材料としては, 吸収液, 吸着剤, 分離膜などが挙げられるが, これらの材料の成分として利用される代表的な化学物質 はアミンである。1 級, 2 級アミンは CO<sub>2</sub> と反応し, カルバメートとなる。

 $2R^{1}R^{2}NH + CO_{2} \rightleftharpoons R^{1}R^{2}NCOO^{-} + R^{1}R^{2}NH_{2}^{+}$ 

(1)

また、アミン存在下ではCO2とH2Oの反応によるバイカーボネート生成も促進される。

 $R^{1}R^{2}R^{3}N + CO_{2} + H_{2}O \rightleftharpoons HCO_{3}^{-} + R^{1}R^{2}R^{3}NH^{+}$ 

(2)

CO2とアミンの反応性, 延いては材料の CO2 分離性能は, 置換基 R<sup>n</sup> や反応場など, 分子スケールのパラ メータに支配される。したがって, 分子レベルの反応解析は材料開発における有益な情報を与える。以下 に, CO2とアミンの反応系を対象とした, 量子化学的手法による反応解析について述べる。

◆ 反応(1)と(2)の生成系には、ともにプロトン化アミンが存在する。このことからもわかるように、アミンの ブレンステッド塩基性は CO₂との反応を支配する重要なパラメータの一つである。図1は、25種のアミン について水溶液中での塩基性(pKa)を密度汎関数法(B3LYP/6-311++G(d,p), BP/TZVP)および連続体 モデル(SM5.4/A, COSMO)を組み合わせた手法[1]で計

算予測した結果である。

 $pK_a = -\log([R^1 R^2 R^3 N][H_3 O^+]/[R^1 R^2 R^3 N H^+]) \quad (3)$ 

連続体モデルを用いてアミンのpKaを予測することは難しいことが知られていたが、これらの手法では比較的精度良く予測できることが示された。

◆ 上記手法でカルバメートの安定性に対する置換基効 果を検討した。CO2−アミン−水系でのカルバメートの安定 性は(1), (2)の反応自由エネルギー差

$$\Delta\Delta G = \Delta G_1 - \Delta G_2 \tag{4}$$

で評価できる[1]。 アミン CH<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>NH(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>OH につい て, アルコール鎖長 n およびアルキル基鎖長 m を変えて 計算したΔΔG と, カルバメート生成比

 $r = [CH_3(CH_2)_mN((CH_2)_nOH)COO^-]/[HCO_3^-]$ 



(5)

の実測値を表1に示す。測定はCO2飽和30wt%アミン水溶液を対象に、<sup>13</sup>C核磁気共鳴分光・逆ゲート デカップリング法で実施した。n = 2,3,4 とアルコール鎖が長くなるにつれて、バイカーボネートに対する カルバメートの生成比rは顕著に減少した。他方,アルキル鎖長をm=1,2,3と変えた場合,rの変化は

比較的小さかった。COSMO-RS法による $\Delta\Delta G$ の計算結果 も実測値と同様のnおよび m依存を示した。一般に、置換 基 R<sup>n</sup>が嵩高くなれば,その立体効果により,カルバメートは 不安定になることが知られている。しかし,ここで見られたア ルコール鎖長とアルキル鎖長に対する依存性の鮮明な違 いは、立体効果だけでは説明できない。計算結果から示唆 されることは次の通りである。分子力学計算 (MMFF)で求 めた最安定配座では、各アミン種が、-NH…HO-、 -NH2+……-OH, -NCOO<sup>-</sup>……HO-で示される分子内水 素結合を形成する(図2)。それらの最安定配座を初期構造 として実施した構造最適化から得られたカルバメートの安定 性(ΔΔG)は、上述のように実測値と良く合致した(表 1)。 一 方,分子内水素結合を形成しない直線型の配座を採用して 計算した場合は、そのような結果を与えなかった。以上より、 観測されたカルバメートの安定性に対する強いアルコール 鎖長依存は,分子内水素結合効果に起因するものであると 考えられる。本系では,立体効果のみならず,水素結合効 果が重要な役割を果たすと言える。

◆ 適当な溶媒和モデルを用いれば、溶液中における遷移 状態を含む詳細な反応機構を解析することができる。これま での検討で、CO<sub>2</sub>-アミン-水系には Marenich らが開発した SMD モデル[2]が適していることがわかっている。この ような手法を用いた極限的反応座標計算から、本系で起 こり得る様々な反応素過程の活性化エネルギー等を比 較し、反応機構を決定することが可能である[3]。遷移状 態の安定性は反応速度、延いては CO<sub>2</sub>の吸収速度を決め る要因であり、アミンの分子構造に依存する。例えば、上述 のアルコール鎖長は、遷移状態の安定性にも大きな影響を 与える(図 3)。したがって、高速で CO<sub>2</sub>を吸収する材料を開 発するためには、遷移状態解析に基づいた分子構造設計 が有効である。このようなアプローチからも、高性能新規吸 収材の開発が可能である[4]。

#### 表 1. (a) アルコール鎖長依存

2	3	4					
-1.0	0.2	1.8					
0.49	0.13	0.05					
1	2	3					
-1.0	-1.0	-1.1					
0.49	0.36	0.38					
	2 -1.0 0.49 $\mu \neq \mu \pm 1$ -1.0 0.49	2         3           -1.0         0.2           0.49         0.13           ルキル鎖長依存         1           1         2           -1.0         -1.0           0.49         0.36					

(a) m = 1; (b) n = 2; r:22 °C, 1 atm;  $\Delta\Delta G$ :COSMO-RS//BP/TZVP



図 2. エチルアミノエタノールカルバメート の分子内水素結合配座



図3. 遷移状態の安定性検討:概略

◆ 本研究は新エネルギー・産業技術総合開発機構プロジェクト「環境調和型製鉄プロセス技術開発」で実施した。

[1] H. Yamada et al. Ind. Eng. Chem. Res. 49 2449 (2010) [2] A. Marenich et al. J. Phys. Chem. B 113 6378 (2009) [3] H. Yamada et al. J. Phys. Chem. A 115 3079 (2011) [4] 特開 2011-194388 他

#### 1P097

## QM/MM計算における波動関数の統計揺らぎの効果と 平均場近似の妥当性の検証

(京大院・理)中農浩史、山本武志

Assessing effects of the statistical fluctuations of QM wavefunction and reliability of the mean-field approximation in QM/MM calculations (Kyoto Univ.) <u>Hiroshi Nakano</u>, Takeshi Yamamoto

[序]

平均場 QM/MM 法は、QM/MM 法と分子動力学計算を組み合わせた計算手法 (QM/MM-MD, direct QM/MM 計算) に平均場近似を導入したものであり、凝縮相中で起こる化学反応の自由エネルギーを効率 良くかつ正確に計算するための手法である. 平均場 QM/MM 計算では、本来 MM 領域の配置ごとに異な る QM 領域の電子状態の集合を、ある一つの電子状態( $\Psi_{MF}$ と表す)で近似し QM-MM 間相互作用を評 価する. こうすることで、MD による MM 領域の配置の統計サンプリングにおいて QM 計算を行わずに済 むため、低コストで多くの配置をサンプリングでき、また高精度な QM 計算法を用いることが出来る. こ れまでにいくつかの溶液・酵素内反応において平均場 QM/MM 計算が非常に有効であることが示され、こ れからも様々な反応に適用されることが期待できる. <sup>[1,2]</sup>

しかしこの平均場近似では、MM 領域の配置の変化に伴う QM 領域の電子状態(波動関数)の揺らぎが 無視されてしまう. そのため、平均場 QM/MM 計算が本当にうまくいくかどうかを知るためには、自由エ ネルギーに対するこの波動関数の統計揺らぎの寄与の程度を調べなければならない. 以前の研究で、水と数 種の有機溶媒中での2種類の  $S_N 2$  反応についてこの寄与を計算し、せいぜい 1 kcal/mol 程度であること を示した. <sup>[2]</sup> しかしその計算では、QM 領域の電荷分布を点電荷で近似し、また波動関数の揺らぎ( $\Psi_{MF}$ を中心とする QM 領域の電子分極)を線形応答の範囲で記述していた. これらの近似によって、波動関数 の統計揺らぎの寄与の程度が本当の値よりも小さく見積もられていた可能性がある.

そこで本研究では、以前我々が提案した、点電荷近似をせず電荷密度をそのまま用いる平均場 QM/MM 法によって、<sup>[3]</sup> 波動関数の統計揺らぎの寄与をより正確に計算する.またこの計算では QM 領域の電子分 極に対する線形応答近似も用いない.それゆえ、得られた結果は、QM/MM 計算における波動関数の統計 揺らぎの寄与の厳密な計算結果と考えてよい.

[理論・計算式]

direct QM/MM trajectory から計算される QM/MM free energy (平均力ポテンシャル)は

$$A(\mathbf{R}) = -\frac{1}{\beta} \ln \int d\mathbf{r}^N \exp[-\beta E(\mathbf{R}, \mathbf{r})]$$
(1)

と表される. ここで R,r はそれぞれ QM, MM 原子の座標を表す.  $E(\mathbf{R}, \mathbf{r})$  は系の全ポテンシャルエネル ギーで

$$E(\mathbf{R}, \mathbf{r}) = \langle \Psi(\mathbf{R}, \mathbf{r}) | \hat{H}_0 | \Psi(\mathbf{R}, \mathbf{r}) \rangle + \int d\mathbf{x} \rho(\mathbf{x}; \mathbf{R}, \mathbf{r}) v(\mathbf{x}; \mathbf{r}) + E_{\text{QM}-\text{MM}}^{\text{vdW}}(\mathbf{R}, \mathbf{r}) + E_{\text{MM}}(\mathbf{r}), \qquad (2)$$

 $\Psi(\mathbf{R}, \mathbf{r})$ は系の座標 ( $\mathbf{R}, \mathbf{r}$ )において変分的に解かれた波動関数,  $\hat{H}_0$  は gas phase Hamiltonian,  $\rho(\mathbf{x}; \mathbf{R}, \mathbf{r}) = \langle \Psi(\mathbf{R}, \mathbf{r}) | \hat{\rho}(\mathbf{x}) | \Psi(\mathbf{R}, \mathbf{r}) \rangle$ は QM 領域の電荷密度、 $v(\mathbf{x}; \mathbf{r}) = \sum_i^{MM} q_i / |\mathbf{x} - \mathbf{r}_i|$ は MM 電荷が作り出す静電ポテンシャル,  $E_{\text{QM-MM}}^{\text{vdW}}(\mathbf{R}, \mathbf{r})$ は QM-MM 間の vdW 相互作用、 $E_{\text{MM}}(\mathbf{r})$ は MM 領域の結合エネルギーと相互作用エネルギーを表す. direct QM/MM free energy  $A(\mathbf{R})$ は QM 波動関数を溶媒の各配置ごとに計算して得られる.

対して平均場 QM/MM 計算では、direct QM/MM 計算ならば溶媒配置ごとに異なる QM 波動関数を、 溶媒配置に依らない一つの波動関数  $\Psi_{MF}$  (MM 領域の様々な配置の集合が作り出す平均静電ポテンシャ ルの下で決定される電子状態)で代表する.平均場 QM/MM 自由エネルギーは次の式で表される.

$$A_{\rm MF}(\mathbf{R}) = -\frac{1}{\beta} \ln \int d\mathbf{r}^N \exp[-\beta E_{\rm MF}(\mathbf{R}, \mathbf{r})],\tag{3}$$

ここで

$$E_{\rm MF}(\mathbf{R}, \mathbf{r}) = \langle \Psi_{\rm MF} | \hat{H}_0 | \Psi_{\rm MF} \rangle + \int d\mathbf{x} \rho_{\rm MF}(\mathbf{x}) v(\mathbf{x}; \mathbf{r}) + E_{\rm QM-MM}^{\rm vdW}(\mathbf{R}, \mathbf{r}) + E_{\rm MM}(\mathbf{r}), \tag{4}$$

また電荷密度は $ho_{\mathrm{MF}}(\mathbf{x}) = \langle \Psi_{\mathrm{MF}} | \hat{
ho}(\mathbf{x}) | \Psi_{\mathrm{MF}} 
angle$ である.

平均場近似によって無視される波動関数の統計揺らぎの効果は

$$A_{\rm fluc}(\mathbf{R}) = A(\mathbf{R}) - A_{\rm MF}(\mathbf{R}) = -\frac{1}{\beta} \ln \frac{\int d\mathbf{r}^N \exp(-\beta \Delta E) \ e^{-\beta E_{\rm MF}}}{\int d\mathbf{r}^N e^{-\beta E_{\rm MF}}}$$
(5)

と表せる. ここで  $\Delta E = E - E_{\text{MF}}$  である. 式 (5) に基づき、 $A_{\text{fluc}}$  を free energy perturbation の要領で計 算する. この絶対値が小さい程、平均場近似は良い近似ということになる.

[結果]

図.1 は、水中のリン酸とピロリン酸の自由エネルギーに対する波動関数の統計揺らぎの寄与 A<sub>fluc</sub> を、式(5) から計算した結果である. 波動関数の統計揺らぎの寄与、つまり平均場近似によるエラーは 1 ~ 2 kcal/mol 程度であることがわかる. 多価イオンの溶媒和自由エネルギーの絶対値は数 100 kcal/mol であることを考 えると、平均場近似は非常に良い近似であることを示している.



Figure 1: 式 (5) によって計算した、(a) phosphate (b) pyrophosphate (QM) in water (MM) の系にお ける、自由エネルギーに対する波動関数の統計揺らぎの寄与 ( $A_{\text{fluc}}$ ). 横軸は計算で用いた統計サンプル 数(溶媒配置の数)を表し、1000 サンプルで十分に収束していることを示している. QM 計算レベルは M06-2X/6-31+G(d,p).

#### [参考論文]

- [1] I. Fdez. Galvan et al. , Chem. Phys. 118, 255 (2003); E. Rosta et al. , J. Phys. Chem. B 112, 5680 (2008); T. Kosugi et al. , J. Chem. Theory Comput. 8, 322 (2012)
- [2] T. Yamamoto, J. Chem. Phys. 129, 244104 (2008); H. Nakano et al., J. Chem. Phys. 136, 134107 (2012)
- [3] H. Nakano and T. Yamamoto (manuscript in preparation)

#### 1P098

# 軌道特定型密度汎関数理論の発展:SCFスキームの提案 (早大先進理工<sup>1</sup>,早大理工研<sup>2</sup>,JST-CREST<sup>3</sup>) ○<u>鈴木 健生<sup>1</sup></u>,飯塚 壮<sup>1</sup> 今村 穣<sup>1</sup>,中井 浩巳<sup>1,2,3</sup>

Development of orbital-specific density functional theory: A new SCF scheme (Waseda Univ.<sup>1</sup>, Waseda Univ. RISE<sup>2</sup>, JST-CREST<sup>3</sup>) O<u>Kensei Suzuki<sup>1</sup></u>, Takeshi Iizuka<sup>1</sup>, Yutaka Imamura<sup>1</sup>, Hiromi Nakai<sup>1, 2, 3</sup>

【緒言】密度汎関数理論(DFT) における Global hybrid 汎関数は 1990 年代に開発され、結合エ ネルギーを高精度に記述することから爆発的に用いられるようになった。2000 年頃には、さ らに拡張した領域分割(Range-separated; RS) hybrid 汎関数や軌道特定(Orbital-specific; OS) hybrid 汎関数<sup>[1-3]</sup>が開発され、電荷移動・リドベルグ・内殻励起および固体の電子状態の高精 度な記述にも成功した。しかし、これらの hybrid 汎関数は、数値検証から決定された Hartree-Fock (HF)交換項の寄与を有しており、数値検証の対象外の物理・化学現象においては 記述の精度の低下が確認された。それに対し、我々の研究室では HF 交換項の寄与を物理的 条件である軌道エネルギーの直線性条件から決定する OS hybrid 汎関数<sup>[4-7]</sup>を提案してきた。 OS 汎関数では、直線性条件を介して非物理的な自己相互作用の補正を行うことで、これまで 記述が困難であった内殻イオン化ポテンシャル・解離エネルギー・活性化エネルギーの高精 度な見積もりに成功してきた。OS 汎関数を用いた計算では複数の HF 交換項の割合に対し複 数の Fock 演算子が現れるため、Roothaan の結合演算子アプローチを用いる特別な取り扱いを 必要とした。本研究では、複数の直線性条件を満たす OS 汎関数に対する新しい自己無撞着 場(SCF)のスキームを提案する。

#### 【新しい SCF スキーム】

まず、OS 汎関数で用いられる軌道の直線性条件に関して説明する。Kohn-Sham DFT (KS-DFT)では Janak の定理から、全エネルギーEの i 番目の軌道の占有数  $f_i$ による微分は、対応する KS 軌道のエネルギー $\varepsilon_i$  と等しいことがわかっている。

$$\frac{\partial E}{\partial f_i} = \varepsilon_i \quad \text{tric} \quad \frac{\partial E}{\partial f_{\text{HOMO}}} = \varepsilon_{\text{HOMO}} = -\text{IP} \tag{1}$$

軌道エネルギー $\varepsilon_i$ は電子数Nが $M-1 < N \leq M$ (Mは整数)の区間で一定となり、以下の直線性条件が得られる。

$$\frac{\partial^2 E}{\partial f_i^2} = \frac{\partial \varepsilon_i}{\partial f_i} = 0 \qquad (0 \le f_i \le 1)$$
(2)

HOMO の場合は厳密に式(2) が成立し、他の軌道の場合でも直線性条件が事実上の自己相互 作用の補正(SIC) となり改善が期待される。

本研究では、N 個の全占有軌道に直線性条件を課すため、まずクーロン演算子を以下のようなN 個の長距離(LR)・中距離(MR)・短距離(SR) 成分に分割する。

$$\frac{1}{r} = \frac{erfc(\omega_{1}r)}{r} + \frac{erf(\omega_{N-1}r)}{r} + \sum_{i}^{N-2} \left[ \frac{erf(\omega_{i}r)}{r} - \frac{erf(\omega_{i+1}r)}{r} \right]$$

$$SR \; \vec{R} \; \vec{\Omega} \; \vec{\Omega} \quad LR \; \vec{R} \; \vec{\Omega} \; \vec{\Omega} \qquad MR_{i} \; \vec{R} \; \vec{\Omega} \; \vec{\Omega} \qquad (3)$$

 $\omega$ はそれぞれ領域分割パラメータである。ただし、 $\omega_1 > \omega_2 > \omega_3 > \ldots > \omega_{N-1}$ である。式(3)のク ーロン演算子に対応する hybrid 交換汎関数は以下のように表現できる。

$$E_{x} = \alpha_{1} E_{x,\text{SR}}^{\text{HF}} + (1 - \alpha_{1}) E_{x,\text{SR}}^{\text{DFT}} + \alpha_{N} E_{x,\text{LR}}^{\text{HF}} + (1 - \alpha_{N}) E_{x,\text{LR}}^{\text{DFT}} + \sum_{i}^{N-2} [\alpha_{i+1} E_{x,\text{MR}i}^{\text{HF}} + (1 - \alpha_{i+1}) E_{x,\text{MR}i}^{\text{DFT}}]$$
(4)

対応する交換成分の軌道エネルギーは以下のように得られる。

$$\varepsilon_{x} = \alpha_{1}\varepsilon_{x,\text{SR}}^{\text{HF}} + (1-\alpha_{1})\varepsilon_{x,\text{SR}}^{\text{DFT}} + \alpha_{N}\varepsilon_{x,\text{LR}}^{\text{HF}} + (1-\alpha_{N})\varepsilon_{x,\text{LR}}^{\text{DFT}} + \sum_{i}^{N-2} [\alpha_{i+1}\varepsilon_{x,\text{MR}i}^{\text{HF}} + (1-\alpha_{i+1})\varepsilon_{x,\text{MR}i}^{\text{DFT}}]$$
(5)

式(5) 中の N 個の未知数  $\{\alpha_1, \alpha_2, \alpha_3...\alpha_N\}$ を、式(2) の N 個の直線性条件により決定する。軌 道エネルギーの占有数微分は数値微分( $\Delta f = 0.0001$ ) により求め、未知数 $\alpha$  の最適化にはブ レント法を用いた。

#### 【数値検証】

Ne 原子の 1s 軌道および HOMO の 2 つの直線性条件を用いて HF 交換項の割合を決定する 予備的検討を行なった。Table 1 に OS hybrid 汎関数で得られた Ne 原子の内殻軌道 1s および HOMO の軌道エネルギーの絶対値を示す。丸括弧、角括弧内はイオン化ポテンシャル(IP)の 実験値からの誤差および  $\alpha$  値を表す。OS 汎関数の基底の交換相関汎関数として、LC-BLYP を用いた。誤差関数で用いる距離分割パラメータ  $\alpha$ は 0.47 とした。比較のため、実験値およ び LC-BLYP, CV-B3LYP で得られた結果も示した。用いた基底関数は cc-pCVTZ である。 LC-BLYP, CV-B3LYP は、Ne の 1s 軌道エネルギーをそれぞれ 33.59, 8.81 eV ほど実験値を過小 評価したのに対し、OS 汎関数では 870.58 eV と、0.5 eV 以内の誤差で見積もることに成功し た。HOMO の場合も、LC-BLYP, CV-B3LYP とも IP を過小評価し、19.20 eV, 18.45 eV となっ た。一方、OS 汎関数は 20.97 eV と見積もり、実験値の 21.56 eV を精度良く再現した。両軌 道の場合とも、直線性条件を課したOS 汎関数がより精度良く IP を見積もることがわかった。

次にOS汎関数で決定した  $\alpha$  に関して議論する。Neの内殻軌道 1sの  $\alpha$  値は0.629 となった。 これは、CV-B3LYP が第2周期の内殻軌道に対して用いる  $\alpha$  値の0.5より大きいことがわかる。 HF 交換項の割合が大きいため、IP も若干過大評価になったと考えられる。HOMO では、 $\alpha$  値 は 0.800 となった。直線性条件を近似的に満たすと言われている LC-BLYP の  $\alpha$  値 1.0 より若 干小さい値となった。

以上の検討から、OS hybrid 汎関数の新しい SCF スキームにより直線性条件を満たす軌道お よび軌道エネルギーを得られることがわかった。発表では、さらにすべての Ne 原子の軌道に 直線性条件を課す場合および長距離成分α値を 1.0 に固定した場合の検討を行い、報告する 予定である。

		,	2	
Orbital	LC-BLYP	CV-B3LYP	OS	Exptl.
1s	836.61 (-33.59) [0.0]	861.39 (-8.81) [0.5]	870.58 (0.38) [0.629]	870.2
HOMO	19.20 (-2.36) [1.0]	18.45 (-3.11) [0.2]	20.97 (-0.59) [0.800]	21.56

Table 1 Ne IPs (eV) and ai used by LC-BLYP, CV-B3LYP and OS hybrid functionals

【参考論文】

[1] A. Nakata, Y. Imamura, T. Otsuka, and H. Nakai, J. Chem. Phys. 124, 094104 (2006).

<sup>[2]</sup> A. Nakata, Y. Imamura, and H. Nakai, J. Chem. Phys. 125, 064109 (2006).

<sup>[3]</sup> A. Nakata, Y. Imamura, and H. Nakai, J. Chem. Theor. Comp. 3, 1295 (2007).

<sup>[4]</sup> Y. Imamura, R. Kobayashi, and H. Nakai, J. Chem. Phys. 134, 124113 (2011).

<sup>[5]</sup> Y. Imamura, R. Kobayashi, and H. Nakai, Chem. Phys. Lett. 513, 130 (2011).

<sup>[6]</sup> Y. Imamura, R. Kobayashi, and H. Nakai, Int. J. Quant. Chem. in press.

<sup>[7]</sup> Y. Imamura, H. Nakai, Progress in Theoretical Chemistry and Physics. in press.

## 局所ユニタリー変換を用いた無限次 Douglas-Kroll 法による 高速な構造最適化手法の開発(2)

(早大先進理工<sup>1</sup>,早大理工研<sup>2</sup>, JST-CREST<sup>3</sup>) 中嶋裕也<sup>1</sup>,清野淳司<sup>1</sup>,中井浩巳<sup>1,2,3</sup>

#### Development of fast geometry optimization scheme for local unitary

#### transformation based infinite-order Douglas-Kroll method

(Waseda Univ.<sup>1</sup>, JST-CREST<sup>2</sup>) <u>Yuya Nakajima</u><sup>1</sup>, Junji Seino<sup>1</sup>, Hiromi Nakai<sup>1, 2</sup>

【緒言】これまで我々は相対論効果を包含した無限次 Douglas-Kroll (IODK) 法[1]による構造最 適化手法を開発し,局所ユニタリー変換(LUT)法[2]を適用することで高速化を行ってきた[3]。 本手法は 4 成分 Dirac-Coulomb 法と同精度で計算でき,かつ,大規模系計算においても非相対論 と同等のコストで実現可能にした。そのため重原子などあらゆる元素を含んだ化合物に適用可能 な手法である。これまでの研究ではスピン非依存,つまり軌道の収縮・膨張に関する効果のみを 取り扱ってきた。しかし, p 軌道や d 軌道のような非ゼロの軌道角運動量を持った軌道が関与す る重原子化合物の構造では,スピンー軌道相互作用の影響も無視できないことが知られている。 さらに分子によっては構造変化に伴ってスピン状態も変わる可能性があるため,このような変化 に対しても正しい最安定構造を与える手法が不可欠である。したがって,本研究ではこれらの要 求を満たす手法として,スピン依存 IODK ハミルトニアンを用いた一般化非制限 Hartree-Fock (GUHF)法による微分法を開発し,計算を行った。

【理論】GUHF 法による解析的微分表現は以下のようになる。

$$\frac{\partial E}{\partial \mathbf{R}} = \sum_{\omega,\omega'}^{\alpha,\beta} \sum_{\mu,\nu} \mathbf{D}_{\mu\nu}^{\omega\omega'} \left( \frac{\partial \mathbf{h}_{\mu\nu}^{\omega\omega'}}{\partial \mathbf{R}} \right) + \frac{1}{2} \sum_{\omega,\omega',\tau,\tau'}^{\alpha,\beta} \sum_{\mu,\nu,\lambda,\rho} \mathbf{D}_{\mu\nu}^{\omega\omega'} \mathbf{D}_{\lambda\rho}^{\tau\tau'} \left( \frac{\partial \left\langle \phi_{\mu} \omega \phi_{\nu} \tau \parallel \phi_{\lambda} \omega' \phi_{\rho} \tau' \right\rangle}{\partial \mathbf{R}} \right) + \frac{\partial \mathbf{V}_{\text{nuc}}}{\partial \mathbf{R}} + \sum_{\omega,\omega'}^{\alpha,\beta} \sum_{\mu,\nu} \sum_{i} \mathcal{E}_{i} \mathbf{D}_{\mu\nu}^{\omega\omega'} \left( \frac{\partial \mathbf{S}_{\mu\nu}^{\omega\omega'}}{\partial \mathbf{R}} \right)$$
(1)

ここで *E* は全エネルギー, **R** は核座標,  $\omega$ ,  $\omega$ ',  $\tau$ ,  $\tau$ 'はスピン関数, **D** は密度行列, **h** は1電子ハ ミルトニアン,  $\phi$  は空間軌道,  $V_{nuc}$  は核間反発エネルギー,  $\varepsilon_i$  は軌道エネルギー, **S** は重なり行列 を表す。この式において従来の制限 HF (RHF) 法による解析的微分表現と異なる点は, (i) スピ ンー軌道相互作用のような $\alpha$ スピンと $\beta$ スピンが混ざり合うことを許容にするため, 従来のスピン に関する制限を取り除き, 全ての総和を $\alpha$ ,  $\beta$ スピン関数の和で表している点, (ii) ハミルトニア ンが虚数部分を含むため, すべての表現が実数ではなく, 複素数で表される点である。これらに より異なるスピン状態間の混合も可能となるため, 最も安定なスピン状態を得ることができる。

また, IODK 法を用いる場合,式(1)の1電子ハミルトニアン行列の微分∂h/∂R が非相対論から IODK に変わる。この手法では4成分 Dirac ハミルトニアンを2段階のユニタリー変換により完全 にブロック対角化し,その電子部分を1電子ハミルトニアンとして用いる。IODK 法による1電 子ハミルトニアンの核座標微分は以下のとおりである。

$$\frac{\partial \mathbf{h}_{\text{IODK}}}{\partial \mathbf{R}} = \frac{\partial}{\partial \mathbf{R}} \left( \left[ \mathbf{\Omega}^{\dagger} \mathbf{G} \mathbf{\Omega} \right]^{\text{SF}} + \left[ \mathbf{\Omega}^{\dagger} \mathbf{G} \mathbf{\Omega} \right]^{\text{SD}} \right)$$
(2)

ここで、Gは1段階目のユニタリー変換、すなわち Foldy-Wouthuysen 変換に由来する項、 $\Omega$ は完

全にブロック対角化するための2段階目のユニタリー変換に由来する項であり、ハミルトニアン をスピン非依存(SF)部分とスピン依存(SD)部分に分けて掲載した。これまではSF部分のみ 取り出して計算を行なってきたが、SD部分も含むことによってスピンー軌道相互作用などの効果 を取り入れた計算が可能となる。また本稿では式(2)を数値微分によって評価した。

【結果】表1に第4周期から第6周期の原子を含む2原子分子に関する結合長を示す。本研究で はハミルトニアンとして非相対論(NR), SF または摂動的に SD 項を加えた zeroth-order regular approximation (ZORA), また本理論における IODK を用い,参照値として4成分 Dirac-Coulomb (DC)を採用した。この結果から,まずNR では高周期元素になるに従って DC からの誤差が大 きくなり,特に貨幣金属化合物(CuH, AgH, AuH)では顕著であることがわかる。また IODK-SF では,第4周期の分子(CuH, GaH, AsH, HBr)および第5周期の AgH と InH において誤差が 最大 0.001 Å と比較的良い一致を示す。一方,SbH, HI では IODK-SD との誤差が若干大きくなり, 第6周期の TIH, BiH, HAt においてはその誤差が 0.024-0.029 Å と無視できないことが確認され た。IODK-SD と DC との誤差は最大 0.003 Å と最も良い結果を与えた。

これらの結果の解釈は以下のとおりである。貨幣金属化合物では水素の 1s 軌道と金属元素の最 外殻 s 軌道との間で結合を形成するため、SF の効果による最外殻 s 軌道の収縮に伴い結合長が短 くなる。第 13 族(GaH, TlH)では、結合に関与する最外殻の p 軌道がスピンー軌道相互作用に よって分裂する。そのうち軌道のより収縮した  $p_{1/2}$ 軌道が結合に関与するため、結合長が SF に比 べて短くなると考えられる。InH についても  $p_{1/2}$ 軌道が結合に関与するため、ZORA-SD では収縮 する。一方、IODK-SD ではスピンー軌道相互作用が SCF 的に取り込まれる効果により、その収縮 が相殺されたと考えられる。その他の第 15 族(AsH、SbH、BiH)、第 17 族(HBr、HI、HAt)で は軌道のより膨張した  $p_{3/2}$ 軌道が結合に関与するため、結合長が SF に比べて長くなる。

Dariad	Mal	NIP <sup>1)</sup>	A <sup>2)</sup>	ZORA <sup>3)</sup>		 IODK <sup>1)</sup>			$DC^{1}$	
renou	WIOI.	INK	Δ	SF	SD	$\Delta^{4)}$	 SF	SD	$\Delta^{4)}$	SD
4	CuH	1.570	0.029	1.543	1.543	0.000	1.541	1.539	-0.002	1.541
	GaH	1.670	-0.018	1.667	1.667	0.000	1.668	1.667	-0.001	1.668
	AsH	1.515	0.003	1.508	1.510	0.002	1.512	1.513	0.001	1.512
	HBr	1.407	0.002	1.403	1.403	0.000	1.404	1.405	0.001	1.405
5	AgH	1.778	0.077	1.708	1.707	-0.001	1.700	1.702	0.002	1.701
	InH	1.857	0.013	1.845	1.843	-0.002	1.845	1.845	0.000	1.844
	SbH	1.712	0.005	1.701	1.705	0.004	1.702	1.707	0.005	1.707
	HI	1.609	0.005	1.600	1.602	0.002	1.601	1.604	0.003	1.604
6	AuH	1.830	0.263	1.584	1.574	-0.010	1.571	1.567	-0.004	1.567
	TlH	1.939	0.063	1.905	1.873	-0.033	1.906	1.877	-0.029	1.876
	BiH	1.808	0.001	1.780	1.801	0.022	1.780	1.804	0.024	1.807
	HAt	1.712	0.003	1.689	1.711	0.022	1.685	1.714	0.029	1.715

TABLE	1. Bond	length (A)	of XH 1	molecul	les in I	Hartree-l	Fock c	alculation.
-------	---------	------------	---------	---------	----------	-----------	--------	-------------

<sup>1)</sup> Uncontracted Gaussian-type basis sets 'Sapporo-TZP' for H and 'DK3-Gen-TK/NOSeC-CV-TZP' for others were used.

<sup>2)</sup> Bond length difference between NR and DC.

<sup>3)</sup> Slater-type basis sets 'TZ2P' were used.

<sup>4)</sup> Bond length difference between SF and SD.

【参考文献】

- [1] M. Barysz and A. J. Sadlej, J. Chem. Phys. 116, 2696 (2002).
- [2] J. Seino and H. Nakai, J. Chem. Phys. 136, 244102 (2012).
- [3] 中嶋裕也,清野淳司,中井浩巳,第15回理論化学討論会,2P11,2012年5月.

## 一次元開殻一重項縮環共役分子系の開殻性と線形吸収ピークの 相関についての理論的研究

(阪大院基礎工) <u>岸本真悟</u>, 岸亮平, 南拓也, 伊藤聡一, 村田裕介, 福田幸太郎, 中野雅由 Theoretical study on the correlation between the open-shell character and the linear absorption peak of one-dimensional open-shell singlet condensed-ring

conjugated molecules

(Graduate School of Engineering Science, Osaka University) <u>Shingo Kishimoto</u>, Ryohei Kishi, Takuya Minami, Soichi Ito, Yusuke Murata, Kotaro Fukuda, Masayoshi Nakano

【序】縮環共役分子系は、幾何構造に応じて一重項基底状態 ( $S_0$ )が開殻性を持つ場合があることが理論的、実験的に示 唆されており、その特異な電子・光物性が注目を集めている [1]。我々は以前、基底状態の開殻性の指標であるジラジカル 因子 y [0(閉殻)  $\leq y \leq 1$  (完全開殻)]と各励起 状態( $S_1, S_2, T_1$ )、 線形および非線形光学応答の間の相関関係を、二電子二軌道 モデルに基づく valence CI (VCI) 法の解析解により明らかに した[2,3]。それによると、線形吸収の第一ピークに対応する



図1. DPA (a)およびPA (b) の構造

励起エネルギーは、yの増大に伴い低下した後上昇し、ピーク強度は単調減少するという結果 を得た。本研究では、実在系における VCI 法の結果の妥当性を検討するため、一次元開設一 重項縮環共役分子系に注目する。閉殻の一次元 π 共役分子系では通常、サイズの増大に伴い ピーク位置は低エネルギーシフトし、ピーク強度は増大すると予想されるが、開殻性の増大 を伴う系ではピーク強度が単調増大しないという実在系も報告されており[4]、VCI 法による 結果と定性的に一致している。ここでは、サイズに伴い y が増大する一次元縮環共役分子系 として、図1に示す反芳香族性を有する Dicyclopenta-fused polyacene (DPA)、芳香族性を有す る polyacene (PA) を対象に、開殻性と線形吸収特性の相関関係を議論する。また、多参照理 論を含む各種励起状態計算法の適用性についても議論する。

【計算】 環数 N = 3 - 10 の DPA、PA 系について、構造最適化を UB3LYP/6-311G\*法により 行い、ジラジカル因子 y を UHF/6-31G\*法による自然軌道の占有数から算出した。多参照理論 においては、12 電子 12 軌道を用いた状態平均 CASSCF(12e,12o)計算により求めた基底および 励起状態波動関数から遷移双極子モーメントを算出し、多参照二次摂動法の1つである

NEVPT2 法により励起エネルギーを算出した。比較のため、交換相関汎関数に B3LYP、LC-BLYP 汎関数を用いたスピン制限 (R)およびスピン非制限(U)の TD-DFT 法についても計算を行っ た。以上の励起状態計算では 6-31G\*基底関数を採用し、、 Gaussian09 および MOLPRO パッケージを用いて行った。

【結果と考察】以前の研究により DPA と PA の特徴として、i) 同じ環数 N では DPA の方が大きな y を示すこと(図 2)、ii) ス ピン分極の方向は DPA が分子長軸、PA は分子短軸方向である ことが明らかとなっている[5]。



図 3,4に第一ピークの励起エネルギーの結果を示す。両分子系ともに鎖長の増大に伴い励 起エネルギーが低下する傾向が得られた。励起エネルギーは N の増大に伴い収束する傾向に あるが、y の値が大きい DPA では PA に比べて早く収束した。このことは DPA の方が PA よ りも y が常に大きいことと関係する。VCI 理論では y が大きい領域で励起エネルギーが増大 するが、NEVPT2 法の結果を参照とすると、今回検討した N の範囲内では増大は見られなか った。各種計算法の結果を比較すると、スピン非制限 TD-DFT 法では、スピン非制限解の出 現点 (分岐点) 以降すぐに励起エネルギーの収束が始まる。特に LC-UBLYP では Hartree-Fock 交換項の効果により UB3LYP よりも N の小さい領域で分岐点が現れ、PA では励起エネルギ ーが N=6 以降で上昇に転じている。

図 5,6 に遷移双極子モーメントの大きさの計算結果を示す。Nの増大に対して DPA では大 きく増大するのに対し、PA の値は大きく変化しない。これは遷移双極子モーメントの向きが スピン分極の方向と同じく、DPA では分子の長軸方向であるのに対し、PA では分子の短軸 方向となりサイズ依存性が小さいためと考えられる。各計算法による結果の比較より、DPA ではスピン制限 TD-DFT 法で著しく増大するのに対し、多参照計算とスピン非制限 TD-DFT 法では増大が抑えられる結果が得られた。二電子二軌道モデルによる解析から、この系の遷 移双極子モーメントのサイズ依存性は、サイズの増大に伴う HOMO-LUMO 間の 1 電子遷移 双極子モーメントの増大と、基底状態での多電子励起配置の寄与の増大に起因する状態間の 波動関数の重なりの減少の両方が寄与すると考察される。一方、PA ではスピン制限 TD-DFT の結果はほぼ一定値をとり、スピン非制限 TD-DFT は分岐点以降で減少する結果を与えた。 CASSCF 法の結果は N に対して振動しており、サイズに対する変化量が小さいこの系につい ては、CASSCF レベルでのサイズ依存性に対する定量的な議論が難しいことがわかる。より 詳細な考察やその他の多参照理論による計算結果との比較は当日報告する。



【参考文献】[1] C. Lambert., Angew. Chem. Int. Ed., 2, 50 (2011). [2] M. Nakano et al., Phys. Rev. Lett., 99, 033001 (2007); M. Nakano et al., J. Chem. Phys., 131, 114316 (2009). [3] M. Nakano et al., J. Chem. Phys. 125, 074113 (2006). [4] T. Takahashi et al., J. Am. Chem. Soc. 8928, 127 (2005). [5] S. Motomura et al., Phys. Chem. Chem. Phys., 20575, 13 (2011).