フェムト秒レーザによるクーロン爆発を用いたエタノール分子の振動核波束運動イメージング

Imaging of Vibrational Wave Packet of Ethanol Molecule via Coulomb Explosion by Femtosecond Laser pulse

矢澤洋紀(D1), 江角禎宏(B4)

H. Yazawa and Y. Esumi

Abstract

Applying a Coulomb explosion imaging technique with 40fs pump-probe laser pulse to visualize the vibrational wave packet in dissociating ethanol molecules, we observed the real-time evolution of wave packet at each main chemical bond axis simultaneously. In addition, the angular distribution of Coulomb explosion at each internuclear separation leads us to interpret that double ionization of ethanol proceeds different processes depend on the location of vibrational wave packet.

1 はじめに

原子・分子の反応時間スケールに匹敵する極短時間 性を有するフェムト(アト)秒パルスレーザ技術の発展 により, ここ数十年間を通して高速光化学は反応シス テムの制御と観測の両面から大きな進展を見せている. 特に観測の方面でいえば、分子全体の核波束の時間発 展を電子波干渉を通してイメージする電子回折法[1], 光反応に伴う解離イオン(もしくは放出電子)のエネル ギー相関をマッピングする運動量画像法[2,3],電界1 サイクル以内に起こる電子再衝突を用いてアト秒スケ ールで振動核波束を捕らえる分子時計法[4,5],さらに はアト秒パルスを利用した内殻電子(オージェ電子)の 緩和時間の測定[6]など、分子内の複雑な量子システム の時間発展が、実験サイドから明らかにされつつある. 一方、光解離反応中の分子については、振動核波束の 構造と時間発展をダイレクトに観測する手法として, ポンプ・プローブ励起法とクーロン爆発を組み合わせ たクーロン爆発イメージング法が提案されている[7, 8]. 分子システムの核運動をダイレクトに可視化する ことによって、初期状態からの分子システムダイナミ クスの時間発展をより直感的かつリアルタイムに知る ことができる.近年、この手法は、最もシンプルな2 原子分子である H₂, D₂分子について、時間スケール数

+フェムト秒で進行する振動核波束の時間発展の観測 に適応され[9-11],解離準位を進行する振動核波束運 動に加え,基底準位にトラップされた核波束のリバイ バル構造,さらには回転核波束の構造まで明らかにで きることが示された[11].これらの研究結果は,分子 内量子システムのコヒーレント制御において,大変重 要な基本的知見を与える.しかしながら,この手法を 用いた核波束の観測例は,現在のところ,振動核運動 の進行が一次元方向である2原子分子でしか報告され ていない.この観測手法は,当然ながら,多くの結合 軸を有する有機分子へと適応され,多次元的に発展す る核波束の時間発展の観測へと拡張されるべきであ る.

そこで、本研究では、2 つの主な反応軸(C-C 結合軸 および C-O 結合軸)を有するエタノール分子(C₂H₅OH) にクーロン爆発イメージング法を適応することで、多 次元的に発展する振動核波束の時間発展の観測を試み た.

2 実験

Fig.1(a)に実験セットアップを示す.光源から発生 したフェムト秒レーザパルスをマッハツェンダ干渉計 によって時間遅延 Δt だけ離れたダブルパルス(ポン プ・プローブパルス)とする.その後,チャープパルス 増幅器(CPA)によって 0.34mJ/pulse まで増幅する(繰り 返し周波数 1kHz). このとき,ポンプ・プローブパルス のパルス幅は40fsである(中心波長800nm,スペクトル 幅 25nm).ポンプ・プローブパルスは集光レンズ(f = 150mm)により~10⁻⁸Torr まで真空引きされた飛行時間 選別質量分析器(TOF-MS)中の気相エタノール分子線 (圧力 1.0x10⁻⁵Torr)へと集光する.集光強度は 3.4x10¹⁴W/cm² と見積もられる.発生した種々の解離 イオンは TOF-MS 内のマイクロチャンネルプレート (MCP)により測定する.なお,ポンプ・プローブパルス の偏光方向は TOF 測定軸と水平になるようにセット した. ただし,角度放射実験においては,集光レンズ 前に設置しているλ/2 波長板を回転させることで TOF 測定軸に対するポンプ・プローブパルスの偏光方向を 変化させた.

TOF 質量スペクトルはサンプリングレート 2.0 G/s, アナログ帯域 500MHz のデジタルオシロスコープによ って測定した. TOF-MS 中にはイオン加速部に 10mm 径のアパーチャが設置さており,これによって TOF測 定軸に沿った運動量ベクトルを持つ解離イオンが許容 角 10.0deg の範囲で測定されることになる.

解離イオンの到達飛行時間 *t* は,以下の式に従って 運動量 *P* へと変換される.

 $P = qF(t_0 - t) \tag{1}$

ここで, *F* はイオン加速部の電極間電圧, *t*₀ はゼロ運動 量に対応する中央ピークの飛行時間である.

クーロン爆発イメージング法は以下のスキームに従 う. Fig.1 に示す様に、ポンプパルスによって振動核波 束が1価のエタノール分子 C₂H₅OH⁺の基底準位に形成 される.このとき、ポンプパルスの電界時間が基底準 位の構造で決定される振動核波束の振動周期よりも長 いとき、振動核波束は強光子場(>10¹³W/cm²)によって 形成される光子場ポテンシャル(Light-Dressed Potential Energy Surface: LD-PES)[12]上を反応軸に沿って進み、 基底状態と励起(解離)準位が交差する準位交差点にお いて解離準位へと遷移する(Fig.1(a))[13, 14]. その後, 振動核波束は、時間遅延∆tの間、非電界場中の C₂H₅OH⁺のC-C 結合軸およびC-O 結合軸方向へそれぞ れ進行する. プローブパルスにより解離準位を進行す る核波束がクーロンポテンシャルへ励起されると(た だし、このときも LD-PES は形成される), 2 価のエタノ ール分子 $C_2H_5OH^{2+}$ が生成し、ただちにクーロン反発 による解離反応(クーロン爆発)が起こる(Fig.1(b)).ク ーロン爆発によって発生した解離イオンはクーロンエ ネルギーに相当する大きな運動量を持つ. この運動量 はクーロン爆発が起こる直前の核間距離におおよそ反 比例しているので、解離イオンの運動量スペクトル分 布から振動核波束の平均位置とその構造を再構築でき る.時間遅延∆tを変化させつつ運動量スペクトルを取 得することで、解離準位を進行する振動核波束の時間 <u>発展</u>を捕らえることができる.

3 実験結果

Fig.2(a), (b)はシングルパルス励起($3.4x10^{14}$ W/cm², 40fs)における解離イオン CH₃⁺および OH⁺の質量スペ クトルである. 図に示すように,中央ピークの両サイ ドに 2 つのピークが確認できる. ゼロ運動に対応する 中央ピークは 1 価親イオン C₂H₅OH⁺からの解離性イオ ン化反応に相当し,両サイドピークが 2 価親イオン C₂H₅OH²⁺ からの C-C 結合(CH₃⁺⁻⁻CH₂OH⁺)および C-O 結合(C₂H₅⁺⁻⁻⁻OH⁺)のクーロン爆発に相当する[15]. 我々の実験条件の下(10^{13} ~ 10^{15} W/cm², λ = 800nm)では, 3 価以上のエタノール分子は生成しないことを確認し



Fig.1: Schematic of Coulomb explosion imaging technique using pump-probe excitation.



Fig.2: Momentum scaled TOF mass spectra of fragment ions (a) CH_3^+ and (b) OH^+ obtained by single pulse excitation at $2.0x10^{14}$ W/cm², 40fs.

次に、ポンプ・プローブ励起において、各時間遅延 Δt における CH₃⁺および OH⁺の質量スペクトルを Fig.3 に示す.図に示すように、運動量スペクトルが $P_1 \ge P_2$ の 2 つの信号に分裂していることがわかる. P_1 は Fig.2 に示したポンプパルスによるクーロン爆発の信号であ る.一方、シングルパルス励起では決して測定されな い P_2 は、 Δt の増加とともに運動量が減少してゆく.こ の運動量 P_2 の時間に依存した信号が、解離準位を進行 する振動核波束の時間発展を示している[9-11]. C-C 結 合解離に対応する CH₃⁺, および C-O 結合解離に対応す る OH⁺にそれぞれ運動量 P₂が確認されることから, ク ーロン爆発イメージング法によって, 有機分子システ ムのような多次元構造の振動核波束の時間発展も観測 可能であることが明らかにされた.



Fig.3: The momentum release spectra of (a) CH_3^+ generated at C-C explosion (CH_3^+ --- CH_2OH^+) and (b) OH^+ generated at C-O explosion ($C_2H_5^+$ -- OH^+) of C_2H_5OH as a function of the time interval between the pump and probe pulses. P_1 signal indicates Coulomb explosion generated by pump pulse. The evolution of the dissociative wave packet on the repulsive potential of $C_2H_5OH^+$ is described as P_2 .

この振動核波束運動から光解離反応中のC₂H₅OH⁺の 時間発展を議論するために、全ての∆t における TOF 質量スペクトルデータからシングルパルス励起のデー タ(Fig.2)を差し引くことで,解離準位を進行する振動 核波束の確率密度関数|Ψ(R)|²を再構築した.また,運 動量 P₂から核間距離 R への変換は 2 原子分子の場合と 同様に以下の式(クーロンポテンシャル)に従った.

$$\frac{|P_2|^2}{2\mu} = \frac{1}{4\pi\varepsilon_0} \frac{q_1 q_2}{R} e^2$$
(2)

ここで、 μ は換算質量、 ε_0 は真空誘電率、eは電荷量、 q_1 、 q_2 は解離イオンの価数である($q_1 = q_2 = 1$).

各時間遅延における |Ψ(*R*)|² の平均位置を, C-C 結合 軸方向および C-O 結合軸方向それぞれについて Fig.4 (a)に示す.式(2)は多原子分子においては荒いモデル であるため,計算された核間距離は完全に正しい値を 反映してはいないが,各結合軸方向において僅かに異 なった時間発展を見せていることがわかる.振動核波 束は等速運動を展開しており,それぞれの結合軸方向 への平均速度 ν(Å/ps)は,

$v_{\rm C-C} = 15.4$	± Å/ps	(C-C 結合軸)
$v_{\rm C-O} = 13.2$	± Å/ps	(C-O 結合軸)



Fig.4: (a) The average position of wave packet at each probe delay and (b) the width of wave packet as a function of internuclear distance along the C-C bond axis and C-O bond axis estimated from reconstructed internuclear wave function.

我々は、ポンプ・プローブパルスの集光強度を 53% 低下させて(1.8x10¹⁴W/cm²) 同様の実験を行ったが、 この平均速度は 10%の範囲 (エラーバーの範囲) 内で しか変化しなかった.また、ポンプ・プローブパルス の偏光方向を TOF 測定軸と垂直にして実験を行った が、同じ平均速度を示した(ただし、後述するように、 P₂のイオン収量は減少する).すなわち、この振動核波 束の時間発展は励起レーザの電界強度および解離イオ ンの放出方向には大きく依存しないことが確認された. この各結合軸方向への平均速度は20%程度の差しか示 さない一方で,通常,C₂H₅OH⁺の解離性イオン化反応 [15]は、C-C 結合解離反応が C-O 結合解離反応より も 3~4 倍程度高い確率で起こる.よって,解離反応 を決定する解離準位への振動核波束の各結合軸方 向への分岐確率は、その振動核波束自身の平均速度 はほとんど寄与せず、レーザ電界の強度、時間波形 および光子エネルギーによって形成される LD-PES 構造のみが分岐確率を決定すると推察できる.

Fig.4(b)は各核間距離における $|\Psi(R)|^2$ の半値全幅 $\Delta R \epsilon$, C-C 結合軸方向および C-O 結合軸方向それぞ れについてプロットしたデータである. R = 6.0Å 付 近から C-O 結合軸方向の $|\Psi(R)|^2$ の広がりが C-C 結合 軸方向よりも大きくなってゆき, R = 10Å までに C-C 結合軸および C-O 結合軸それぞれの方向に $\Delta R = 16$ Å, 30Å 程度の広がりを示している. 一方で, 群速度 (平均速度)は先に示した通り v_{c-0} の方が v_{c-c} よりも 0.85 倍程度遅い. 核波束の分散は群速度とスペクトル 成分によって決まることを考慮すると, Fig.4(b)の結 果は,ポンプパルス($\lambda = 800$ nm)によって励起される (解離反応に寄与する)振動モードの数が C-O 結合軸 の方が多いということを示していると推察される.

最後に、平均核間距離とイオン化確率について議論 する. Fig.5(a)は各核間距離における|Ψ(R)|²のピーク強 度をC-C結合軸方向およびC-O結合軸方向それぞれに ついてプロットしたデータである(最大値で規格化し ている). C-C 結合軸は R_{C-C} = ~6.5 Å 近辺で最大値に達 する一方, C-O 結合軸は R_{C-O} = 4.0~5.0 Å で最大値に達 する.これは、各結合軸方向について、ある決定的な 核間距離に至ることで 2 価イオン C₂H₅OH²⁺へのイオ ン化確率が上昇することを示している.この振る舞い を議論するために、P2の放出角度分布を測定した.解 離イオンの放出角度分布は反応過程を反映するため、 反応ダイナミクス解明のためによく利用される[13, 16-17, 19]. ここで、角度 θを TOF 測定軸とポンプ・プ ローブパルスの偏光との角度とし、角度放射の度合い を示す値として $\gamma = [\theta = 0 \text{ deg } におけるイオン量]/$ [θ=90deg におけるイオン量]と定義する. Fig.5(b)は各 核間距離におけるγ を, C-C 結合軸方向および C-O 結 合軸方向それぞれについてプロットしたデータである. 両結合軸について、 |Ψ(R)|² のピーク強度が最大値に達 する R_{C-C}, R_{C-O} 付近において, 角度放射γも呼応する

ように最大値を示す(レーザ電界方向への 2 価イオン 化率が高い)ことがわかる. 10¹³W/cm² 以上の強光子場 においては、一般的に2 価へのイオン化はトンネルイ オン化と多光子励起過程が考えられており、前者はレ ーザ電界に沿った(分子軸)方向へ高いイオン化確率を 持ち、後者は分子軸に対しておおよそ等方的な確率を もつ[16-17]. また, R_{C-C} および R_{C-O} は C₂H₅OH⁺の C-C 結合および C-O 結合平衡核間距離 2.0 Å, 1.8Å[15]のそ れぞれ~3.25 倍,~2.5 倍に相当している. 以上を踏まえ ると、これらの振る舞いは、平衡核間距離の 2~3 倍程 度の核間距離に至ることでトンネルイオン化確率が劇 的に上昇するエンハンストイオン化[18, 19]が起こっ ていると考察される.また,角度放射が比較的等方的 である平衡核間距離付近においては、シーケンシャル イオン化等の複数のイオン化過程が競合していると考 えられる[16-17]. ただし, R_{c-c}および R_{c-o} 以降もイオ ン化率が減少しない(Fig.5(a))点については、非常に反 直感的であり、議論の余地が残る.



Fig.5: (a) The peak value and (b) angular distribution of internuclear wave function as a function of internuclear distance along the C-C bond axis and C-O bond axis.

4 結論

クーロン爆発イメージング法を適応することで, エタノール分子(C₂H₅OH)内を多次元的に発展する振 動核波束の時間発展の観測が可能であることを示した. この結果から, C-C 結合および C-O 結合それぞれの反 応軸の解離準位を進行する核波束の平均速度と分散を 明らかにした.加えて,ある核間距離における 2 価イ オン化率と角度放射から,多原子分子におけるエンハ ンストイオン化の存在も実証した.

今回は TOF-MS による測定のため, 運動量分解能や 種々の反応が複合しているといった問題が残るが, こ れは, より高い運動量分解能を持ち, 反応イベントの 選択が可能なコインシデンス測定法[3]と組み合わせ ることで解決され、これによって多原子分子の時間発 展のより詳細な議論が可能となるだろう.

References

 R. Srinivasan, J. S. Feenstra, S. T. Park, S. Xu, A. H. Zewail: Science, **307**, 558 (2005)

[2] O. Geßner, et al,: Science, 311, 219 (2006)

[3]A. Hishikawa, H. Hasegawa, and K. Yamanouchi: Chem. Phys. Lett, **388**, 1 (2004)

[4] H. Niikura, F. Le'gare', R. Hasbani, M. Y. Ivanov, D.

M. Villeneuve and P. B. Corkum: Nature, 421, 826 (2003)

[5] S. Baker, J. S. Robinson, C. A. Haworth, H. Teng, R. A.

Smith, C. C. Chirila, M. Lein, J. W. G. Tisch, J. P. Marangos: Science, **312**, 424 (2006)

[6] M. Drescher, M. Hentschel, R. Kienberger, M. Uiberacker, V. Yakovlev, A. Scrinzi, Th. Westerwalbesloh, U. Kleineberg, U. Heinzmann and F. Krausz: Nature, 419, 803 (2002)

[7] H. Stapelfeldt et al. Phy. Rev. Lett., 74, 3780 (1995)

[8] H. Stapelfeldt, E. Constant, H. Sakai and P. B. Corkum: Phys. Rev. Lett., 58, 426 (1998)

[9] Th. Ergler, A. Rudenko, B. Feuerstein, K. Zrost, C. D. Schro⁻⁻ter, R. Moshammer, and J. Ullrich: Phys. Rev. Lett., **95**, 093001 (2005).

[10] A. S. Alnaser, B. Ulrich, X. M. Tong, I. V. Litvinyuk,
C. M. Maharjan, P. Ranitovic, T. Osipov, R. Ali, S.
Ghimire, Z. Chang, C. D. Lin, and C. L. Cocke: Phys. Rev.
A., 72, 030702 (2005)

[11] Th. Ergler, A. Rudenko, B. Feuerstein, K. Zrost, C. D. Schroter, R. Moshammer and J. Ullrich: Phys. Rev. Lett., 97, 193001 (2006).

[12] K. Yamanouchi: Science, 29, 243 (2001)

[13] J. H. Posthumus: Rep. Prog. Phys. 67, 623 (2004)

[14] H. Kono and Y. Sato: Chem. Phys., 304, 203 (2004)

[15]R. Itakura, K. Yamanouchi, T. Tanabe, T. Okamoto andF. Kannari: J. Chem. Phys, **119**, 4179 (2003)

[16] F. Le'gare', I.V. Litvinyuk, P.W. Dooley, F. Que're', A.D. Bandrauk, D.M. Villeneuve, and P. B. Corkum: Phys.

Rev. Lett., 91, 093002 (2003).

[17] A. S. Alnaser, X.M. Tong, T. Osipov, S. Voss, C.M.

Maharjan, P. Ranitovic, B. Ulrich, B. Shan, Z. Chang, C. D.

Lin, and C. L. Cocke: Phys. Rev. Lett., 93, 0183202

(2004).

[18] T. Seideman, M. Y. Ivanov, and P. B. Corkum: Phys. Rev. Lett., 75, 2819 (1995)

[19] D. Pavic'ic', A. Kiess, T.W. Ha"nsch and H. Figger:

Phys. Rev. Lett., 94, 163002 (2005)