2A12 高強度 XUV-FEL 光による窒素分子の解離性多光子光イオン化の波 長依存性

(東大院理¹, 理研 XFEL², KEK 物構研³, 慶大理工⁴, 原子力機構⁵, 理研⁶, NTT 物性基礎研⁷) ○佐藤 尭洋^{1,2}, 岩崎 純史^{1,2}, 沖野 友哉¹, 山内 薫^{1,2}, 足立 純一^{2,3}, 宮内 直弥^{2,3}, 柳下 明^{2,3},神成 文彦⁴,青山 誠^{2,5},山川 考一⁵,緑川 克美⁶,中野 秀俊⁷, 矢橋 牧名², 永園 充², 富樫 格², 登野 健介², 石川 哲也²

[序] 近赤外から可視域における高強度光源の発展により、超閾イオン化、クーロン爆発、多光子 イオン化、トンネルイオン化、水素マイグレーション等の強光子場中の原子や分子の振舞いを観 測することが可能となった¹⁾.また,高次高調波や極短波長 FEL(free electron laser)の発展により真 空紫外域から極端紫外域における高強度光による原子・分子ダイナミクスの研究例が数多く報告 されるようになってきた²⁾. 理研播磨の SCSS 試験加速器は極端紫外域で高強度, 波長可変という 特長を持つため、極短波長領域での原子・分子ダイナミクスの観測への応用が期待される.我々 は高強度 XUV-FEL 光 (50~60nm)を窒素分子(N₂)に照射することによって光イオン化を行い,多光 子多重イオン化と、その解離過程について、波長依存性を観測した.

[実験] 理研播磨に建設された SCSS 試験加速器からの出力パルス光(50~60nm, 20 Hz)(以下, XUV-FEL 光と呼ぶ.)を高真空(5×10⁻⁷ Pa)のチェンバーに導入し, 焦点距離 100 mm の SiC ミラー によって、パルスバルブおよびスキマーを用いて噴射した分子線に対し、非同軸後方集光で照射 した(集光強度~5×10¹³ W/cm²). FEL 光の波長はアンジュレーターギャップを調整することによっ て, 60 nm, 58 nm, 56 nm, 54 nm, 51 nm と変化させ, 親分子イオンおよびフラグメントイオン の生成量の波長依存性を観測した. XUV-FEL 光の偏光方向は飛行時間型質量分析器(TOF-MS)の 軸方向に並行とした. XUV-FEL 光のパルスエネルギーは施設設備のアルゴンイオンモニターによ って TOF シグナルと同時にオシロスコープで計測した.

[結果・考察] XUV-FEL 光を照射して得られた TOF 質量スペクトルには親分子イオン N⁺, ならびに, フラグメントイオンである N^+ , N^{2+} が観測された. N⁺および N²⁺は N₂が直接あるいは段階的な 2 光子 以上の多光子吸収に伴って解離して生成したフラ グメントイオンである.図1に,FEL 光の波長を 変えることによって得られた N⁺の運動量スペクト ルを示す.フラグメントにおける運動量スペクト ルの構造が波長によって異なることが明らかとな った. 図1に示したスペクトルにおいて, (i)のピ ークは,運動エネルギー放出量が1 eV から4 eV の範囲であることから窒素分子の1価イオン解離に





起因すると考えられる. (i)の外側 90~100 ×10³ amu m/s にピーク(ii)が観測された. この運動量放出 は6~8 eV の運動エネルギー放出に相当し、その運動エネルギー放出量から、1価イオン解離お よび N²⁺のクーロン爆発に由来すると考えられる. さらにその外側の(iii)120~150 ×10³ amu m/s に は N_2^{3+} のクーロン爆発による N^{2+} と N^+ の解離に由来すると考えられるピークが観測された.

各波長における 2 光子吸収過程において, N_2^+ の Franck-Condon 領域におけるポテンシャルカーブを考慮 すると,本実験で到達できる最も高エネルギーの1価イ オン解離限界は ${}^{2}\Sigma_{u}^{+}$ を経由した 34.692 eV となる ³. 光 子エネルギーの増加に伴って,フラグメントイオンの運 動エネルギー放出量が増加していることから,経由した 解離性ポテンシャルに対して光子の余剰エネルギーは 小さいと考えられる. 直接 2 光子吸収を考慮した場合, 到達できるエネルギーは,各波長の光子エネルギーの 2 倍である,60 nm: 41.2 eV,58 nm: 42.8 eV,56 nm: 44.2 eV, 54 nm: 45.8 eV,51 nm: 48.6 eV となる. 60 nm における ピーク(i) は拡がった分布を持ち,その運動エネルギー 放出量は, ${}^{2}\Sigma_{u}^{+}$ を経由した場合の解離限界と直接 2 光子 到達エネルギーの差にほぼ一致する.しかし,各波長



図 2. $N_2^+X(^2\Sigma_g^+)$ 状態を経由した 2 光子による 到達エネルギー(15.58 eV+hv)(縦軸) N_2^+ の解離 における全放出運動エネルギー(横軸). 点線は ポテンシャル近傍における解離限界を示す.

のピーク(i)における運動エネルギー放出量である(a)に対しては 2eV~10 eV 程度大きくなり,解離 限界と 2 光子到達エネルギーとの差には一致しない.従って,FEL 光 1 光子吸収によって,イオ ン化した後,それら N_2^+ の電子状態を中間状態として,さらに 1 光子を吸収することによって,解 離性ポテンシャルを経由して解離したと考えられる.過去の XUV 領域の実験結果から^{3,4)},XUV 領域の光イオン化において, N_2^+ の X($^{2}\Sigma_g^+$),A($^{2}\Pi_u$),B($^{2}\Sigma_u^+$)状態における振動量子数の低い状態 に励起されることが知られている.FEL 光の光子エネルギーに対して,各波長の(a),(b)における フラグメントイオンの放出運動エネルギー値をプロットしたところ,図 2 に示す様に,放出運動 エネルギーが FEL 光の光子エネルギーに対して比例して増加した.仮定した中間状態(X,A,B) の内, N_2^+ の X($^{2}\Sigma_g^+$)を経由した 2 光子過程の場合には,外挿により算出された解離限界は,(a) 34.6 eV,(b) 31.2 eV となった.これらの値は 2 光子吸収後に解離性ポテンシャル $^{2}\Sigma_u^+$ を経由した, N_2^+ の 1 価解離における解離限界の理論計算値である 34.629 eV(N^+ (^{3}P)+N(3s) 4 p))および 30.728 eV(N^+ (1 S)+N($^{2}P^{\circ}$))の値にそれぞれほぼ一致し,2 光子イオン化における中間状態および解離生成 物が帰属された.

高強度 XUV-FEL による N₂の非線形イオン化において,波長依存性を計測することによって, N₂の1価イオン解離が、イオンの基底状態を経由した段階的な2光子過程に起因すること、その 結果生じた解離生成物についても、中性原子および原子イオンの電子状態が明らかとなった.

本研究は文部科学省 X 線自由電子レーザー利用推進研究によって遂行された.実験にあたり多大 なご協力を頂いた理化学研究所 XFEL 計画合同推進本部のスタッフの皆様に感謝申し上げます.

- 1. K. Yamanouchi, et al., Eds. "Progress in Ultrafast Intense Laser Science I ~ V," Springer, (2006)-(2010).
- 2. 例えば T. Sato, et al., Appl. Phys. Lett. 96, 154103 (2008).
- 3. T. Aoto, et al., J. Chem. Phys. 124, 234306 (2006).
- 4. 例えば P. Baltzer, et al., Phys. Rev. A 46, 5545 (1992).

2A13 強レーザー場における超高速水素マイグレーションの実時間追跡の ための高強度搬送波位相制御数サイクルレーザーシステムの開発 (東大院・理) 〇沖野 友哉、安藤 俊明、山内 薫

【序】

強レーザー場中に炭化水素分子が晒されると、超高速の水素マイグレーション過程が誘起 されることが知られている[1-3]。超高速水素マイグレーション過程の実時間観測のためには、 搬送波位相制御数サイクルパルスを用いたポンプ・プローブ計測および単一アト秒パルスを 用いたプローブを行う必要がある。また、コインシデンス運動量画像計測法を用いて単一分 子からの反応追跡を実現するため、高繰り返しレーザーシステムにおいて高強度搬送波位相 制御数サイクルパルスを発生する必要がある。そこで、本研究では、単一アト秒パルスを発 生するために十分な強度を有する高繰り返し搬送波位相制御数サイクルレーザーシステムの 開発を行った。

【実験】

高繰り返し高強度フェムト秒レーザーシステム(Thales lasers, ALPHA5000/XS –CEP, 5 kHz, 6 mJ, 40 fs)の搬送波位相制御を、(i)レーザー発振器における搬送波位相制御、(ii)レーザー増幅器における搬送波位相制御の順番で行った。さらに、差動排気中空ファイバーパルス 圧縮器を用いて、数サイクルパルス発生を行った。数サイクルパルスの搬送波位相について は、*f-2f* 干渉計を用いて計測を行った。

【結果】

(1) レーザー発振器の搬送波位相制御

レーザー発振器の搬送波位相制御は、音響光学素子(AOM)を用いてポンプ光の強度に変 調を加えることによって、オフセット周波数(f₀)をレーザー繰り返し周波数(f_{rep} = 78.33 MHz) の 1/4 にロックすることによって行う。AOM による制御では、オフセット周波数の調整範囲 が、±5 MHz 程度と小さいため、温度・湿度・風量を一定に保った実験室においても半日以 上の制御を行うことが難しい。そこで、長時間の搬送波位相制御を実現するために、AOM に よる制御に加えて、(i)チラーの温度変化による結晶温度、(ii)レーザーキャビティー内の



図 1: 最終増幅器出力(30 W)の搬送波 位相制御(165 mrad rms)

ウェッジ板厚みを変化させることによって、30 時間以上の搬送波位相制御を達成した。

(2) レーザー増幅器の搬送波位相制御

レーザー発振器の搬送波位相制御を達成でき ても、増幅段でのゆっくりとした搬送波位相の 変化が存在する。そこで、増幅器出力の搬送波 位相を *f-2f* 干渉計を用いて計測し、その搬送波 位相の変化を補償するために、前置増幅器とク ライオマルチパス増幅器の間に設置したウェッ ジ板の厚みを変化させることによって、搬送波 位相制御を達成した。実際には、①励起レーザーのレーザーヘッド冷却のための循環冷却シ ステムへ防振ダンパーを設置することによる振動の光学ベンチへの伝達の低減、②エアフロ ーの影響を最小限に抑えるための機構の開発、③防音・防振・制振材を用いることによる空 調および計測機器からの振動伝搬の抑制を行い、平均出力 30 W (6 mJ/pulse)において、165 mrad の位相ゆらぎで約1時間の搬送波位相のロックを達成した(図 1)。

(3) 高強度数サイクルパルスの発生

差動排気型中空ファイバーパルス圧縮器(長さ1m、外径3mm、内径0.3mm)を製作し、 その性能評価を行った。その結果、中空ファイバーにネオンガスを3atm充填した場合に、3 mJ (40 fs)の入力に対して、2mJの出力を確認した。チャープミラーにて分散補償を行った 結果、2mJ,5fsの出力が得られた。差動排気中空ファイバーパルス圧縮器の採用によって、 パルス圧縮後のポインティング安定性および出力安定性が、大きく改善された。また、出力 安定性に関しても、差動排気を行わなかった場合には、10%程度の単一ショット毎の強度変 化および大きなスペクトル変化が観測されたが、差動排気を行うことによって、2%程度まで 強度変動を低減することとスペクトル変化の低減に成功した。さらに、差動排気を行わない 場合には、入射エネルギーが高いため、ファイバーの入射端におけるイオン化によるプラズ マ生成が起こり、出力が低下(40%)するとともに、不安定になることと、ビーム品質が劣 化することが確認された。一方、差動排気を行った場合には、ファイバーの入射端における イオン化が抑制され、スループットの向上(70%)およびビーム品質が向上した。

(4) 高強度数サイクルパルスのキャラクタリゼーションと搬送波位相制御

中空ファイバー出力の搬送波位相制御ができていることを確認するために、出力スペクト ルが1オクターブにわたっていることを利用した *f-2f* 干渉計の製作を行い、搬送波位相の計 測を行った。その結果、300 mrad の位相ゆらぎで搬送波位相が制御できていることを確認し た。この計測には、中空ファイバーの出力の不安定性(エネルギー、ポインティング)によ る計測誤差が含まれており、中空ファイバーへの光入射位置を能動的にコントロールするこ とによって、中空ファイバー前の搬送波位相制御パルスと同様の搬送波位相のロックができ るものと考えられる。

ここで得られた、高繰り返し搬送波位相制御数サイクルパルスは、強光子場中における超 高速水素マイグレーションを実時間追跡するために十分な強度を有し、この出力を用いて単 ーアト秒パルスを発生すれば、近赤外搬送波位相制御数サイクルパルスと単一アト秒パルス を用いたポンプ・プローブ計測が可能となる。

[1] H. Xu, C. Marceau, K. Nakai, T. Okino, S.L. Chin, K. Yamanouchi, J. Chem. Phys. in press.

[2] H. Xu et al., Chem. Phys. Lett. 484, 119 (2010).

[3] H. Xu, T. Okino, K. Yamanouchi, J. Chem. Phys. 131, 151102 (2009).

[4] C. Yun, S. Chen, H. Wang, M. Chini, Z. Chang, Appl. Opt. 48, 5127 (2009).

[5] S. Bohman, A. Suda, M. Kaku, M. Nurhuda, T. Kanai, S. Yamaguchi, K. Midorikawa, *Opt. Express* **16**, 10684 (2008).

高強度フェムト秒レーザー場における laser-assisted electron scattering の観測 (東京大学) 〇歸家令果, 森本裕也, 山内 薫

【序】レーザー場中での電子-原子散乱過程では、散乱を通じて nħ∞だけ電子のエネルギーが変 化する、Laser-Assisted Electron Scattering (LAES) と呼ばれる現象が誘起される(n: 整数、ħ∞. 光 子エネルギー). これまでは、CO₂レーザー場($I < 10^9$ W/cm², $\lambda = 10.6 \mu$ m, $\Delta t > 2 \mu$ s)によって LAES の観測実験が行われてきたが、LAES 過程における原子とレーザー場との相互作用の効果は無視 できる程に小さかった[1]. 一方、原子とレーザー場との相互作用が無視できない場合、原子の光ド レスト状態が形成され、LAES 信号の小角散乱成分に特徴的なピーク構造が現れることが理論研究 によって予測されており[2]、高強度レーザー場中での LAES 実験によって、強光子場中の光ドレスト 状態の直接的な観測が可能になると考えられる. そこで本研究では、高感度の LAES 観測装置を開 発し、近赤外域の高強度フェムト秒レーザー場($I = 1.8 \times 10^{12}$ W/cm², $\lambda = 795$ nm, $\Delta t = 200$ fs)におけ る LAES 過程の観測に初めて成功した.

【実験】LAES 観測装置の概略図を図1に示す.装置は電子線源,散乱チャンバー,トロイダル型 電子エネルギー分析器,二次元検出器で構成されている.繰り返し周波数5kHzのTi:sapphireレー ザーの出力は円筒レンズと球面レンズを経て散乱点に導入される.電子パルスは光電陰極型電子 銃に三倍波光(267 nm)を照射することによって生成され,1keVに加速された後,ピンホール と電磁レンズによってコリメートされる.電子パルスとレーザーパルスとの同期実験によっ て,電子パルスの時間幅は45±5 ps であることが確認されている[3].電子線,レーザー光,Xe 原子 ビームは散乱点において互いに直交して交差し,散乱された電子は幅0.8 mmのスリットによって切 り出された後,トロイダル型電子エネルギー分析器によって角度分布とエネルギー分布が同時に分 析され,蛍光スクリーン付 MCP によって二次元検出される.蛍光スクリーン上の散乱電子信号は CCD カメラによって計数法検出される.信号カウントレートは約10 cps であった.装置のエネルギー

分解能は0.7 eV で, *hω*(= 1.56 eV)のエネル ギー差を十分識別できる性能をもつ. なお, 非散乱電子や散乱角 2°以下の小角散乱 電子はスリット前に設置されたファラデーカッ プによって遮断されている.

【結果と考察】観測された電子画像と図2に 示す.図2(a)は縦偏光のレーザー照射時に 散乱された電子信号像である.図2(b)はレ ーザー照射の100ps後に散乱された電子信 号像で,LAES信号に対する背景信号であ る.正味の積算時間は各83時間程度で,図 2(a),(b)の中心部に見られる強い信号は弾性 散乱信号である.図2(a)中の白矢印で示す ように,レーザー光照射時には弾性散乱信 号の両脇に弧状の弱い構造が現れた.



乱電子信号画像. (b) 背景信号画像.

図2の電子像を角度分布について積分し, エ ネルギーシフト(ΔE)に対するスペクトルに変換 すると, この構造はより明確になる. 図 3(a)に得 られたスペクトルを示す.赤丸はレーザー場中 での散乱電子のスペクトル,黒丸は背景信号の スペクトルである. レーザー場中での散乱信号 は, $\Delta E = \pm \hbar \omega$ において信号強度が増加してい ることが分かる. 図 3(b)の赤丸はレーザー場中 の散乱信号から背景信号を差し引いたスペクト ルである. $\Delta E = \pm \hbar \omega$ において明確なピーク構造 が現れている. 得られたピークの,弾性散乱信 号に対する相対強度は約 3×10⁻⁴ 程度であった. これらの結果から,観測された信号は $n = \pm 1$ 遷 移の LAES 過程に由来していると考えられる.

この帰属を検証するため、LAES 信号強度に 対する数値シミュレーションを行った.数値シミ ュレーションでは、Bunkin-Fedorov 近似[4]に基 づいた LAES 微分散乱断面積を用い、今回の 実験条件における電子線、レーザー光、原子ビ ームの時空間的な重なりを考慮して LAES 信号 の強度を計算した.図 3(b)に示すように、数値 シミュレーションによる相対信号強度(実線)は、 実験値を良く再現した.

また, LAES 過程は強いレーザー偏光依存性をもち, 横偏光のレーザー照射時には, LAES



図 3. 散乱電子のエネルギースペクトル. 信号強度は弾 性散乱信号のピーク強度で規格化. (a) 赤丸:縦偏光照 射時の散乱信号,青丸:横偏光照射時の散乱信号,黒 丸:背景信号,破線:弾性散乱信号(1/1000 に縮小). (b) 赤丸:縦偏光照射時の散乱信号と背景信号との差スペク トル,実線:数値シミュレーション.



図 4. n = ±1 遷移の LAES 信号の散乱角度分布. 黒丸:n = +1 遷移, 赤丸:n = -1 遷移, 実線:数値シミュレーション.

信号が大幅に抑制されると予測される[4]. 図 3(a)の青丸は, 横偏光照射時の散乱信号のスペクトル である. 縦偏光の場合とは対照的に, 横偏光照射時のスペクトルには背景信号との有意な相違が見 られなかった. この顕著な偏光依存性からも, 観測された信号が LAES 信号であることが確認でき る.

LAES 信号の n = ±1 遷移の散乱角度分布を図 4 の黒丸(n = +1), 赤丸(n = -1)で示す. 図 4 の実線は数値シミュレーションの結果である. 数値シミュレーションには, 弾性散乱信号の角度分布測定から導かれた検出効率の散乱角依存性が考慮されており, 散乱角の正負で信号強度が非対称となっている. 散乱角度分布についても, 実験結果と数値計算の結果は良い一致を示している. 【参考文献】

- [1] N. J. Mason, Rep. Prog. Phys. 56, 1275 (1993).
- [2] F. W. Byron Jr. and C. J. Joachain, J. Phys B: At. Mol. Phys. 17, L295 (1984).
- [3] 森本裕也, 歸家令果, 山内薫, 第4回分子科学討論会 (2010), ポスター発表 講演番号 1P022.
- [4] F. V. Bunkin, and N. V. Fedorov, Sov. Phys. JETP 22, 844 (1966).

複数の直接イオン化経路を使った時間分解光電子分光による NO2分子円錐交差波束動力学の実時間観測

(東大院総合¹、Caltech²) 新崎康樹¹、高塚和夫¹、Kwanghsi Wang²、Vincent McKoy²

【序】フェムト秒時間分解光電子分光は分子振動動力学の詳細を実時間で観測する手法として近年 用いられている。特に光電子角度分布は非断熱領域における電子状態の変化を反映すると期待さ れ、実験技術の進歩とともに理論計算による意味付けが有用となっているところである。本研究 では詳細な理論計算が可能な3原子分子系(基底状態、第1励起状態間の円錐交差により複雑な 振動スペクトルを示すことが知られているNO₂分子)について *ab initio* ポテンシャル面および散 乱理論計算により得られた光イオン化遷移行列要素を含めた量子波束動力学計算により、励起状 態波束の時間発展にともなって複数の直接イオン化経路が順次利用可能となることによる光電子 角度分布の時間変化に着目して、それがどのように動力学を反映するかを明らかにする。

【理論】全系を注目する電子基底状態および励起状態の電子波動関数(Φ_1 、 Φ_2)、そして観測に用いる(波数ベクトルkの光電子を含めた)イオン状態(Φ_k)とで展開する。

$$\Psi(\boldsymbol{r},\boldsymbol{R},t) = \sum_{i=1}^{2} \chi_{i}(\boldsymbol{R},t) \Phi_{i}(\boldsymbol{r};\boldsymbol{R}) + \int d\boldsymbol{k} \chi_{\boldsymbol{k}}(\boldsymbol{R},t) \Phi_{\boldsymbol{k}}(\boldsymbol{r};\boldsymbol{R})$$
(1)

(ここで電子座標 r、核座標 R)。各電子状態に対応する振動波束 (χ_1 、 χ_2 、 χ_k)に対する時間依存 Schrödinger 方程式は以下のようになる (χ_2 の時間変化は式 (2)と同様)。

$$i\frac{\partial}{\partial t}\chi_{1}(\boldsymbol{R},t) = [\hat{T}_{\boldsymbol{R}} + V_{1}(\boldsymbol{R})]\chi_{1}(\boldsymbol{R},t) + [V_{12}(\boldsymbol{R}) + V_{pu}(\boldsymbol{R},t)]\chi_{2}(\boldsymbol{R},t) + \int d\boldsymbol{k}V_{pr}^{(1,\boldsymbol{k})}(\boldsymbol{R},t,\Delta T)\chi_{\boldsymbol{k}}(\boldsymbol{R},t)$$
(2)

$$i\frac{\partial}{\partial t}\chi_{\boldsymbol{k}}(\boldsymbol{R},t) = [\hat{T}_{\boldsymbol{R}} + V_{\text{ion}}(\boldsymbol{R}) + \varepsilon_{\boldsymbol{k}}]\chi_{\boldsymbol{k}}(\boldsymbol{R},t) + \sum_{i=1}^{2} V_{\text{pr}}^{(i,\boldsymbol{k})}(\boldsymbol{R},t,\Delta T)\chi_{i}(\boldsymbol{R},t)$$
(3)

ここで \hat{T}_{R} は核座標に関する運動エネルギー演算子、 V_1 、 V_2 および V_{12} はそれぞれ透熱表現での 電子基底状態、励起状態のポテンシャルエネルギー曲面および相互作用関数、 V_{ion} はイオン状態 のポテンシャル曲面である。ポンプ光による相互作用は $V_{\text{pu}}(\mathbf{R},t) = -E_{\text{pu}}f_{\text{pu}}(t)\cos(\omega_{\text{pu}}t)\mu_{12}(\mathbf{R})$ とし(ここで $E_{\text{pu}}f_{\text{pu}}$ はパルス形、 ω_{pu} は振動数、 μ_{12} は遷移双極子モーメント)、電子状態 i から 波数ベクトル k の光電子の生成をともなうイオン化を表現する $V_{\text{pr}}^{(i,k)}(\mathbf{R},t,\Delta T)$ については

$$V_{\rm pr}^{(i,k)}(\boldsymbol{R},t,\Delta T) = -E_{\rm pr}f_{\rm pr}(t-\Delta T)\cos(\omega_{\rm pr}t)\sum_{l\lambda}C_{l\lambda}^{i}(k,\boldsymbol{R})Y_{l\lambda}(\hat{k})$$
(4)

とする。ただし l,λ はイオン化振幅を球面調和関数で中心展開した際の量子数であり、部分波のイオン化遷移行列要素 $C_{l\lambda}^i(k, \mathbf{R})$ についてはイオン化の現実的な記述のために Lippmann-Schwinger 方程式を解くことで求めた光電子の波動関数を使って空間配置、光電子角度および運動エネルギー依存のものを求めて用いた。

(回転を無視した)3次元の振動波動関数についてこれら連立時間発展方程式を演算子分割法に よって数値的に時間発展させる。運動エネルギーによる時間発展はグリッド上に表現された波動 関数についてフーリエ変換によって対角化することで行う。円錐交差による相互作用については、 断熱ポテンシャル曲面を双極子モーメント行列を使って擬透熱化したものを用いる。ポンプ光お よびプローブ光による電子状態間の相互作用はポテンシャル関数による時間発展演算子の非対角 項としてあらわに扱うが、 χ_k についてはさらに運動エネルギーに関して $\varepsilon_k = 5.0 \text{ eV}$ までを 50 点 に離散化し、 $\chi_{k_jl\lambda}$ のベクトルで表現し、各時間刻みごとにポテンシャルエネルギーの行列表現を 対角化することで時間発展させた。

【計算結果と考察】図1(左)にNO₂分子 \tilde{X}/\tilde{A} 円錐交差での振動波束動力学の観測スキームを示 す。ポンプ光により生成される電子励起状態(${}^{2}B_{2}$ 面)のボトムおよび電子基底状態(${}^{2}A_{1}$ 面)と の円錐交差は基底状態のボトム(133°)よりも小さい結合角(110°)にあり、生成された振動波 束はすぐに結合角を狭めて行き大部分は透熱的に円錐交差を通過する。これを2つのイオン状態 (${}^{1}A_{1}, {}^{3}B_{2}$)へのイオン化による時間分解光電子分光によって観測する。関係するイオン化チャン ネルは、ポンプ光以前に用意される初期状態(電子基底状態の振動基底状態)からの ${}^{1}A_{1} \leftarrow {}^{2}A_{1}$ (1S)、ポンプ光により生成される励起状態波束からの ${}^{3}B_{2} \leftarrow {}^{2}B_{2}$ (2T)、初期波動関数および円錐 交差付近で断熱的に生成される電子励起状態成分を反映する ${}^{3}B_{2} \leftarrow {}^{2}A_{1}$ (1T)、100°以下の小さい 結合角にのみ関係する ${}^{1}A_{1} \leftarrow {}^{2}B_{2}$ (2S)の4つがある。波束の運動とともに利用されるイオン化 チャンネルが移り変わることによって光電子分布に時間変化が現れ、動力学を追跡できる。ポン プ(3.1 eV)およびプローブ(13.5 eV)には半値幅8fsのガウス形パルスを用いる。



図 1: (左) NO₂ 円錐交差動力学観測スキーム。(右) 理論計算による光電子角度分布の時間発展。

図1(右)に計算された分子フレームでの光電子角度分布の時間発展を2つの光電子運動エネル ギー(1.4、3.5 eV)について示す。縦軸は偏光方向としているO-Oに並行な方向で、分子はこ の方向に配列してあるとして軸まわりでは平均化した角度分布と、各チャンネルの寄与を図示す る。励起状態波束が円錐交差を通過する、ポンプ光による励起から8 fsの前後で3.5 eVでは2Tか ら1Tへのチャンネルの移り変わりによる角度分布の変化が見られる。また、円錐交差通過時の振 動波束のポテンシャルエネルギーに近い領域である1.4 eV では円錐交差の前後で同じ2T チャン ネルからの角度分布の形状が変化することが見られた。

【結論】本研究では NO₂ 分子を具体例に、複数のイオン化チャンネル間の移り変わりを利用した フェムト秒光電子分光によって基本的な非断熱相互作用系である 3 原子分子における円錐交差付 近での振動動力学がどのように観測されるかを理論計算により示した。円錐交差通過前後での電 子状態の特性の変化による角度分布の変化とともに、同じ透熱状態内でも円錐交差の前後で角度 分布が変化する可能性を示した。

イソプロピルメチルスルフィドのフーリエ変換マイクロ波スペクトル(第2報) (神奈川工大*,総研大**) 〇川嶋良章*,咲枝佳佑*,廣田榮治**

【序】昨年イソプロピルメチルスルフィド [(CH₃)₂CHSCH₃]の回転スペクトルを、C2-S 結合軸に関して trans、gauche の 2 個の安定配座(図 1)に帰属したことを報告した。¹⁾さらに trans では A, E に分裂した吸収線にサテライトが 1MHz 以内に伴っていることを見出した。 今回 gauche と trans のスペクトルを詳細に測定し、分裂の原因を考察したので報告する。²⁾



trans form

gauche form

Fig.1 Two rotational isomers of isopropylmethylsulfide(IPMS)

【実験】市販のイソプロピルメチルスルフィドをアルゴンで 0.5%に混合希釈し、背圧 3 atm で分子線噴射ノズルから真空チャンバー内に噴射し、回転スペクトルを測定した。5~23 GHz の周波数領域を 0.25 MHz ごとに 20 回積算して掃引し、精密測定では 100~1000 回積算した。 【結果と考察】 gauche では、K型二重項分裂が内部回転分裂と同程度になると、K型二重項が 混合し、見かけ上 c 型選択側に従う禁制遷移が観測される。





解析には、次の Hamiltonian 行列を用いた。 ただしF: 内部回転の1次項 F0 △:トンネル分裂 $-\Delta + \delta$ iQ F $-\Delta - \delta - iQ$ 0 $\delta: K 型 2 重項分裂$ $iQ \qquad \varDelta + \delta$ 0 F iQ:s状態とa状態間の相互作用; $-iQK_a$ F iO 0 $\Delta - \delta$

A状態および E状態でのエネルギー準位は次のように表される。

A state, F = 0, $E = \pm \sqrt{(\delta \pm \Delta)^2 + Q^2}$ E state, $E = \pm \sqrt{(\sqrt{\delta^2 + F^2} \pm \Delta)^2 + Q^2}$

F = -3.66MHz、 $\delta = 7.471$ MHz (J=3), = 51.74MHz (J=4)を代入すると、A 状態で $\Delta \le 0.001$ MHz、 iQ=6.47MHz、E 状態で $\Delta = 0.001 \sim 0.002$ MHz、iQ=9.05MHz を得た。A 状態と E 状態で iQの値が大きく異なるのは、メチル基内部回転による Coriolis 相互作用のためと考えられる。



Fig 3 Observed transitions, including forbidden transitions, of the A and E states in the trans of IPMS

図3は trans A 状態 3₃₁-3₂₁、E 状態 3₃₁-3₂₁の許容遷移と禁制遷移である。図からわかるように A 状態の吸収線の高周波数側にサテライト思われる線が測定されており、E 状態では許容遷 移と禁制遷移の両側にサテライト思われる吸収線が観測されている。表1に ab initio MO 計 算で求めた IPMS の基準振動数を示す。今回、IPMS で観測、記録された吸収線は、C(isop) – S 捩れ振動励起状態のサテライトで、イソプロピル基の2 個のメチル基および S 原子につい たメチル基との相互作用 (gear motion) により摂動を受けたスペクトルと思われる。IPMS と深い関連のあるイソプロピルメチルエーテル (IPME) については、中川等によって gauche のみが検出されているが³⁾、測定を trans に拡大し、サテライトを観測、解析して、両回転異 性体の内部運動を対比することは興味深い。

 Table 1
 Five lowest vibrational modes and their vibrational frequencies of IPMS (cm⁻¹)

振動モード	trans	gauche
C(isop) – S torsion	36	68
CH ₃ – S internal rotation	175	164
$C(isop) - S - CH_3$ bending	240	238
Isop anti-gear CH ₃ internal rotation	246	217
Isop gear CH ₃ internal rotation	267	270

【参考文献】

1)咲枝佳佑、田中雄悟、川嶋良章、廣田榮治、分子科学討論会(名古屋)2009.9.

²⁾E. Hirota, K. Sakieda, Y. Kawashima, Phys. Chem. Chem. Phys. 12 (2010) 8398.

³⁾J.Nakagawa, M.Imachi, M.Hayashi, J. Mol. Spectrosc. 112, (1984) 201.

tert-ブチルメチルスルフィドのフーリエ変換マイクロ波スペクトル (神奈川工大¹, 総研大²) 〇渡邊 僚¹, 宮﨑 渚¹, 川嶋 良章¹, 廣田 榮治²

【序】昨年、イソプロピルメチルスルフィド (IPMS)には2種類の回転異性体 gauche と trans があり、それらのスペクトルは CH₃ 内部回転 により A,E 分裂すること¹⁾、さらに trans では サテライトが 1MHz 以内に現れることを報告 した²⁾。本研究は tert-ブチルメチルスルフィド (TBMS)(図1)を取り上げ、IPMS と同様の分 裂を示すか否か検証すること、また同位体置換 種を測定して分子構造を決定し、すでに R.D.Suenram らによって研究されている (CH₃)₃COCH₃ (MTBE)³と比較することを目的 とした。



図 1 *tert*-ブチルメチルスルフィドの 分子構造

【実験】市販の tert-ブチルメチルスルフィドをアルゴンで 0.5 %に混合希釈し、背圧 2 atm で分子線噴射ノズルから真空チャンバー内に噴射し、回転スペクトルを測定した。 5~23 GHz の周波数領域を 0.25 MHz ごとに 20 回積算掃引し、精密測定では 100~5000 回積算した。

【結果】測定周波数領域に観測された吸収線の中、15GHz 近辺の b 型 Q枝($K_a=5$ (4) 遷移と8 GHz 近辺の a 型 R枝(J=2(J=2(1)) 遷移を手がかりに、a 型遷移 22 本と強度の強い b型遷移 103 本を帰属した。低い K_a の c型遷移を探したが観測されなかった。得られた回転定数を、分子構造から推定した値と比較して、観測スペクトルが tert-ブチルメ チルスルフィドによるものであると判定した。得られたスペクトルのすべてが二重線として観測された。この分裂はS-CH₃のメチル基内部回転による A,E 分裂に対応している。



図2 A,E 分裂と禁制遷移

また *K*=3 および 4 の *K* 型二重項分裂は内部回転分裂と同程度の大きさであり、見かけ 上 *c* 型選択則に従う禁制遷移が観測された。*A*, *E* 分裂と禁制遷移のスペクトルを図 2 に示した。しかし IPMS で測定されたサテライトは TBMS では検出できなかった。

禁制遷移を含め、測定されたすべての遷移を用いて最小二乗法を行い、得た分子定 数を表1に示した。*ab initio* MO 計算を MP2/6-311++g(d,p)レベルで行い、回転定数を計 算した。実験値をよく再現している。現在、同位体種¹³C、³⁴Sのスペクトル帰属を行 っている。

メチル基の内部回転障壁V₃の値は583.5(9)cm⁻¹と決定した。表2に関連分子でO原子あるいはS原子に結合したメチル基の内部回転ポテンシャル障壁V₃を比較のため示した。 V₃の値はO, S両シリーズで類似の振る舞いを示し、興味深い。

> 表 2。類似分子での S 原子あるいは O 原子に結合したメチル基の内部回転 ポテンシャル障壁 V₃

表1。 TBMS の分子定数:観測値と計算値の比較 ポテンシャル障壁 V,

	Experimental	mp2/6-311++g(d,p)	Molecule	Experime	ental V_3 (cm ⁻¹)
A/MHz	3750.43184(88)	3764.45	(CH.).CHSCH.	gauche	599(6)
B/MHz	2134.15765(81)	2144.3	(CII3)2CIISCII3	trans	581(16)
C/MHz	1968.55390(74)	1975.92	CH ₃ SH		445.34(37)
Δ_J/kHz	0.310(71)	—	$(CH_3)_2S$		745.47
Δ_{JK}/kHz	1.466(82)	—	CH ₃ CH ₂ SCH ₃		724.1
Δ_{K}/kHz	-1.156(12)	_	(CH ₃) ₃ CSCH ₃		583.98
$\delta_J/{ m kHz}$	-0.0291(34)	—	(CH ₃) ₂ CHOCH ₃	gauche	603.4
$\delta_{\it K}/{ m kHz}$	0.2531(98)	—	()) <u>2</u>)	trans	-
$\theta_{a}/^{\circ}$	44.9(5)	46.52	CH ₃ OH		374.10(11)
$\theta_{1}^{u}/^{\circ}$	45.0(5)	43 47	$(CH_3)_2O$		944.46
0 /9	45.0(5)	(00,00)	$CH_3CH_2OCH_3$		924.5
θ_c/r	(90.00)	(90.00)	$(CH_3)_3COCH_3$		498.6(30)
F_0/GHz	(163.944)	-152.7			
V_3 /cm ⁻¹	583.5(9)	568.8			
σ∕kHz	35.6	_			
N(a-type)	22	$\mu_{a}/D = 0.73$			
N(b-type)	103	μ _b /D 1.63			
$N(c - type)^{*}$	[•] 17	μ /D 0 0			

*禁制遷移

【参考文献】

¹⁾ 咲枝佳佑、田中雄悟、川嶋良章、廣田榮治、分子科学討論会(名古屋)2009.9 2P008

²⁾ 川嶋 良章, 咲枝 佳佑, 廣田 榮治 分子科学討論会 (大阪) 2010.9 2A16

³⁾ R.D.Suenram, F.J.Lovas, W.Pereyra, G.T.Fraser, A.R.H Walker, J. Mol. Spectrosc. 181 (1997) 67.

希ガス(Ne, Ar, Kr)と OH ラジカルの電子基底状態の分子間相互作用ポテンシャル

(東大院総合文化^{*}、分子科学研究所^{**}) **O**住吉吉英^{*}、船原一平^{*}、佐藤和也^{*}、 大島康裕^{**}、遠藤泰樹^{*}

【序】 我々はこれまでに OH ラジカルと希ガス原子(Rg: Ne、Ar、Kr)から成るラジ カル錯体を対象に、分光データから運動の全自由度を考慮した 3 次元分子間相互作用ポ テンシャルを決定するための新しい解析法とその結果について報告してきた[1,2]。その 後更に実験を進め、新しい観測データを加えると共に、分子間ポテンシャルを記述する モデル関数としてより物理的根拠が明確なものを採用する一方、電子相関をあらわに取 り入れた高精度の *ab initio* 計算を併用するなどして、Ne-OH、Ar-OH、Kr-OH の系に ついてより精密な 3 次元分子間相互作用ポテンシャルを決定した[3,4]。

【観測】Rg-OH 錯体の純回転遷移の観測には、フーリエ変換マイクロ波分光法を用いた。 また分子間変角振動の変化を伴う振動回転遷移の観測には、ミリ波帯の2 重共鳴分光法 を適用した。錯体の生成法および実験装置の詳細については省略する[2]。

【解析】解析に用いた全ハミルトニアンの具体的な式、基底関数および固有値の計算手法の詳細は省略する[2]。電子基底状態における Rg-OH のポテンシャル曲面は、非直線構造での分子面に対して、OH ラジカルの不対電子が面内あるいは面外のどちらに存在するかによって $V_{A'}$ と $V_{A''}$ の 2 種類が存在する。実際の解析にはこれらの線型結合で定義される、平均ポテンシャル $V_{\Pi} = (V_{A}+V_{A''})/2$ と差ポテンシャル $V_2 = (V_{A''}-V_{A'})/2$ を用いた。 V_{Π} と V_2 を表す関数は、近距離の反発項

$$V_{\alpha}^{sh}(R,q,\theta) = G_{\alpha}(R,q,\theta) \exp\left[B_{\alpha}(q,\theta)R\right]$$
(1)

および遠距離項

$$V_{\alpha}^{\mathrm{as}}(R,q,\theta) = \sum_{l=m}^{l_{\max}} f_{\alpha}^{6} \left(\left| B_{\alpha}(q,\theta) R \right| \right) \frac{C_{6,\alpha}^{l}(q)}{R^{6}} P_{l}^{m} \left(\cos \theta \right) + \sum_{l=m}^{l_{\max}} f_{\alpha}^{8} \left(\left| B_{\alpha}(q,\theta) R \right| \right) \frac{C_{8,\alpha}^{l}(q)}{R^{8}} P_{l}^{m} \left(\cos \theta \right)$$

$$(2)$$

によって表わされる($\alpha = \Pi$ or 2) [5]。ここで V_{Π} では m=0、 V_2 では m=2 である。R、q、 θ はヤコビ座標の変数で、それぞれ Rg と OH の重心を結ぶベクトル(錯体軸)の長さ、 OH の平衡結合距離からの変化 ($q \equiv r - r_e$)及び錯体軸と OH 軸の成す角である

(**Rg**…HO 構造をθ=0°とする)。各パラメータの角度依存性は、ルジャンドル級数展開 により、

$$B_{\alpha}(q,\theta) = \sum_{l=0}^{l_{\max}} b_{\alpha}^{l}(q) P_{l}(\cos\theta), \qquad (3)$$

$$G_{\alpha}(R,q,\theta) = \sum_{l=m}^{l_{\max}} \left[g_{0,\alpha}^{l}(q) + g_{1,\alpha}^{l}(q) R + g_{2,\alpha}^{l}(q) R^{2} / 2 \right] P_{l}^{m}(\cos\theta) \qquad (4)$$

と表わし、更に各展開係数 $C_{6,\alpha}^{l}(q)$, $C_{8,\alpha}^{l}(q)$, $b_{\alpha}^{l}(q)$, $g_{0,\alpha}^{l}(q)$, $g_{1,\alpha}^{l}(q)$, $g_{2,\alpha}^{l}(q)$ の q 依存性 は、テーラー展開の 2 次の項までで近似した。これらの展開係数をパラメータとして、 観測値を再現するように最小二乗法によりポテンシャル曲面を決定した。最小二乗解析の際の初期パラメータには、電子相関をあらわに考慮した UCCSD(T)-F12b/aub-cc-pV5Z

(Kr-OH については QZ) レベルの *ab initio* 計算で得られたポテンシャル曲面を上述のモ デル関数にフィットして得たものを用いた。OH ラジカルのスピン-軌道相互作用定数を 始めとする微細構造定数やプロトンの核スピンに由来した超微細構造定数についても OH 結合長依存性を全て考慮する事で、同位体 Rg-OD のデータも Rg-OH と同じポテン シャル曲面で同時に再現する事ができた。最小二乗解析の残差は全ての錯体において 10kHz 程度であった。

【結果と考察】決定した平均ポテンシャルの極 小値の角度依存性を図 1(a)に、またそれに対応 する分子間距離 $R_m(\theta)$ を図1(b)に示す(但しOH 結合長は $r_e(q=0 \text{ Å})$ に固定)。希ガス原子の分極 率に対応して、軽い希ガスほど結合エネルギー が小さく、その異方性も小さくなる事がわかる。

3 種類の錯体について、 $\theta=0^{\circ}$ における平均ポ テンシャルの OH 結合長依存性 (q 依存性) を図 2 に示す。図中の(A)、(B)、(C)で示したカーブは、 それぞれ q = -0.1, 0.0, +0.1Å におけるポテンシ ャル曲線に対応する。Ar-OH と Kr-OH の平均 ポテンシャルエネルギーが、q の増加に伴って増 大するのに対して、Ne-OH のそれは同様の変化 に対して減少する事が解った。OH ラジカルの 双極子モーメントは $q = -0.1 \sim 0.1$ Å の領域で単 調に増加することから、Ar-OH や Kr-OH の振 る舞いは、双極子-誘起双極子相互作用の q 依 存性として解釈できる。しかしながら Ne-OH の



振る舞いはその様な単純なモデルでは説明できない。その q 依存性は分散力や交換反発力の影響も考慮しなければならない事を示している。



- [1] 船原一平 ら、第一回分子科学討論会 4P094 (仙台 2007).
- [2] Y. Sumiyoshi, et al. J. Chem. Phys. <u>125</u>, 124307 (2006).
- [3] Y. Sumiyoshi, *et al.* Phys. Chem. Chem. Phys. in press (2010). DOI: 10.1039/c002193h
- [4] Y. Sumiyoshi, *et al.* Mol. Phys. in press (2010).
- [5] R. Bukowski, *et al.* J. Chem. Phys. <u>110</u>, 3785, (1999).

N-メチルアセトアミドー水錯体のメチル基内部回転ポテンシャル (金沢大院・自然¹, 金沢大・理²) ○藤竹 正晴¹, 佐藤 侑亮¹, 宮本 泰平¹, 田村 秀¹, 大橋 信喜美²

【序】ペプチド鎖の柔軟な構造は、ペプチド結合両端の C-N および C-C 結合軸周りのねじれやす さが要因となっているが、その性質を正しく理解するためには、ねじれ角に対する内部回転ポテ ンシャルを知ることが必要である。また、特異的高次構造を決める分子内水素結合(NH…OC等) や、溶媒である水分子との分子間水素結合の形成が、ペプチド鎖自体の柔軟性にどのような影響 を及ぼすのかを調べることは、高次構造形成過程を理解する上で重要である。

我々は、N-メチルアセトアミド(CH₃-NHCO-CH₃)単量体とその 水錯体分子の純回転スペクトルを観測し、ペプチド鎖のC-NとC-C 結合軸周りのねじれ運動に対応する二つのメチル基の内部回転運動 による分裂を解析して、ポテンシャルの決定を行ってきた。N-メチ ルアセトアミド単量体に関しては、既に両メチル基の内部回転ポテン



シャルを決定し、内部回転障壁の高さ V_3 の値を $V_{31} = 79.06(9)$ cm⁻¹, $V_{32} = 73.47(5)$ cm⁻¹と報告して いる [1] 。また、 $N - \not = f$ ルアセトアミドー水錯体に関しては、*Tunneling Matrix* 法を用いたスペ クトルの帰属と解析を行ない、回転定数より配位構造を特定した(図 1)[2]。しかし、*Tunneling Matrix* 法には内部回転ポテンシャルが顕に取り込まれていないため、ポテンシャルの決定には至

らなかった。今回は、水錯体のス ペクトルの帰属を進めるととも に、単量体の解析に用いた *Torsional – Rotational PAM* 法に よる解析を行ない、内部回転ポテ ンシャルを決定した。また、 CH₃-NとC-CH₃メチル基の特定 と、内部回転ポテンシャルの精密 な決定を目指して、CD₃-N 同位 体種(N-メチル-D₃-アセトアミ ド)の測定を開始し、現在までの ところ単量体の帰属と解析をほ



図2. 超音速パルスジェット・フーリエ変換マイクロ波分光計

ぼ完了した。それらの結果について報告する。

【実験】 超音速ノズルジェット・フーリエ変換マイクロ波分光計(図 2)を使用して、8~26 GHzの周波数領

域で純回転スペクトルの測定を行った。ヒートノズル(図 3)を用 いてN-メチルアセトアミド(又はNCD3種)を約80℃に温 め、そこに約8気圧のネオン/水混合ガス又はネオンガスを導入 し、電磁弁により真空チャンバー内にパルス噴射させて超音速 ビームを生成した。水はヒートノズル前段に設置した液体試料溜



図 3. 液体試料溜付きパルスノズル

に入れてあり、室温での飽和蒸気圧によりネオンと混合した。

【純回転スペクトルの帰属と解析】

1. N-メチルアセトアミド-水錯体の追加測定と解析

以前の研究[2]で得られていた *Tunneling Matrix* 法による解析結果を用いて、未帰属遷移の周波数 を予想し帰属を進めていった。その結果、全ての内部回転対称種 A, E₁, E₂, E₃, E₄に対して、 $K_a = 3$ – 3の *a*-type 遷移と $K_a = 2 - 1$ の *b*-type 遷移等を新たに測定し、合計 640本(N 原子核による超 微細構造分裂を含む)の遷移周波数のデータを得ることができた。これは以前の約2倍である。

Tunneling Matrix 法による解析では、内部回転の運動エネルギー項とポテンシャルエネルギー項 を含まない現象論的ハミルトニアン

$$\hat{H} = A\hat{J}_{z}^{2} + B\hat{J}_{x}^{2} + C\hat{J}_{y}^{2} + \hat{H}_{cd} + i\sum_{g=z,x,y} (q_{g} + q_{gJ}\hat{J}^{2} + q_{gK}\hat{J}_{g}^{2})\hat{J}_{g} + \hat{H}_{eQq}$$
(1)

を用いているため、計算時間が格段に短いという利点があるものの、ポテンシャル関数を遷移周 波数フィットから直接求めることができない。

一方、Torsional – Rotational PAM 法では、次式のように二つのメチル基の内部回転運動を顕に 含んだハミルトニアンを用いて解析を行うため、ポテンシャルの決定が可能となる。

$$\begin{aligned} \hat{H} &= A'\hat{J}_{z} + B'\hat{J}_{x} + C'\hat{J}_{y} + \hat{H}_{cd} + f_{1}\hat{p}_{1}^{2} + f_{2}\hat{p}_{2}^{2} + f_{12}\hat{p}_{1}\hat{p}_{2} \\ &+ \frac{1}{2}V_{31}(1 - \cos 3\alpha_{1}) + \frac{1}{2}V_{32}(1 - \cos 3\alpha_{2}) + V_{12c}(1 - \cos 3\alpha_{1})(1 - \cos 3\alpha_{2}) + V_{12s}\sin 3\alpha_{1}\sin 3\alpha_{2} \\ &+ \sum_{i=1,2} \left(q_{i}\hat{J}_{z}\hat{p}_{i} + r_{i}\hat{J}_{x}\hat{p}_{i}\right) + \hat{H}_{eQq} + (higher - order) \end{aligned}$$

$$(2)$$

観測された遷移周波数を用いて、最小自乗フィットにより Nーメチルアセトアミドー水錯体の各 分子定数を決定した。*Tunneling Matrix* 法の 8 割程度の分子定数の数で十分にフィットでき、その平 均二乗偏差 26 kHz は、測定精度と同程度であった。

2. N-メチル-D3-アセトアミド (NCD3) 同位体分子種の測定と解析

水錯体と同様に、Tunneling Matrix 法を用いて5つ全ての内部回転対称種の回転遷移を帰属・解析した後に、Torsional – Rotational PAM 法による解析を行い、各分子定数を決定した。

【結果と考察】解析の結果、Nーメチルアセトアミドー水錯体のメチル基内部回転ポテンシャルは、

 $V_{31} = 79.06 \pm 0.09 \text{ cm}^{-1}$, $V_{32} = 73.47 \pm 0.5 \text{ cm}^{-1}$, $V_{12C} = 0.914 \pm 0.027 \text{ cm}^{-1}$, $V_{12S} = -2.989 \pm 0.060 \text{ cm}^{-1}$ であった[1]。Top1と Top2 の特定は容易ではないが、現在のところ、単量体、水錯体ともに、Top1 が CH₃-N メチル基に、Top2 が C-CH₃ メチル基に対応すると考えている。どちらのメチル基も、水 錯体を形成した場合、その内部回転ポテンシャル障壁の高さ V_3 の値は上昇することを示している。 メチル基の帰属が上述のとおりであれば、C-CH₃ の上昇率の方が大きいことになるが、図1の構 造を考慮すれば、水分子との立体障害によって説明できるものと思われる。また、水錯体の形成 により、ポテンシャルエネルギーにおける二つのメチル基間の相互作用項、特に V_{12S} 項が10倍以 上の増大していることがわかった。その原因については、現在検討中である。

^[1] N. Ohashi et. al., J. Mol. Spectrosc., 227 (2004) 28 - 42. [2] 田村、大橋、藤竹、分子科学討論会 2008, 1D21.

2A20 He-HCN の解離限界付近の分子間振動遷移のミリ波二重共鳴分光

(九大院理) ○原田賢介・田中桂一

【序論】He□HCN は極めて弱く結合した分子錯体($D_0 = 9 \text{ cm}^{\Box 1}$)で、HCN 部分は自由回転に近い運動をしている。He-HCN のエネルギー準位を図1に示した。ここで*j*は HCN の内部回転の角運動量量子数、*l*は錯体全体の回転の角運動量量子数、*J*は全角運動量量子数である。

我々は *j*=1-0 の内部回転基本音(図 1 青矢印)を観測した¹⁾。純回転遷移 は MBER 法²⁾により報告されている。 また解離限界付近に存在する内部回 転第 2 励起状態(*j*=2)および分子間伸 縮第 1 励起状態(*v*_s)への分子間振動 遷移(図 1 緑、紫矢印)を観測した³⁾。

今回、さらに図1赤矢印で示す *j*=2-1 内部回転遷移を観測したので報 告する。これらの遷移の上側の準位は、 -(-1)^Jのパリティーを持ち、*f*準位とラ ベルされる。これらの準位は分子間 ポテンシャルからの計算では、He 原子



図 1. He-HCN のエネルギー準位

とHCNの基底状態への通常の解離エネルギーより高いエネルギーを持っていると予想される。これらの 準位はHCN分子の回転が1つ励起された状態にしか解離できない。そのためこれらの準位は全エネ ルギーが正であるにもかかわらず安定な結合状態である。同様の結合状態は、He-HF分子の赤外ス ペクトルの観測により、He-HF分子のHF振動励起状態について観測されている⁴⁾。

【実験】 通常の解離エネルギーより上に存在する 準位への遷移は下の準位のポピュレーションが少な く強度が弱いためミリ波二重共鳴法により帰属を 確定した。図2に用いた装置を示す。観測する *j*=2-1 遷移と一準位を共有する*j*=1-0 遷移をポンプ する。ポンプ光はビームスプリッターによりプロー ブ光と重ねて多重反射セルに入射する。ポンプ光の 偏光面はプローブ光の偏光面と90°異ならせておき 検出器の直前でワイヤーグリッド偏光子を用いてポ ンプ光をカットしプローブ光のみを InSb 検出器で





観測した。HCN を 0.3% 含む He ガスをパルスジェットノズルから押し圧 25 atm で噴射して He-HCN 錯体を生成し、ポンプ光を入射したときのシグナルの強度変化を観測した。回転温度は 3K 程度と推定される。

今回観測された *l*=2 の *j*=2-1 内部回転遷移を図 3 に示す。176GHz 付近で観測され S/N=3、線幅 0.8 MHz で観測された。この遷移の下準位と、上準位を共有する *j*=1-0 遷移をポンプすると、下準

位のポピュレーションがポンプされるため、 図に示すようにシグナルの強度が 2 倍に増加した。 これよりこの遷移は $J=1^{f}-1^{e}$ の遷移と帰属された。 同様に $J=3^{f}-2^{f}$ 及び $3^{f}-3^{e}$ 遷移も観測された。

【考察】これらの遷移の上準位は、通常の解離エ ネルギーより *J*=1 で 1.34cm⁻¹、*J*=3 で 1.56cm⁻¹ 上にあるが、いずれの遷移でも線幅の広がりは観 測されておらず、早い解離は起こさない準位であ ることが分かる。解離の課程では全角運動量 *J*、 エネルギーE、及びパリティーが保存される。

He-HCN ではパリティーは(-1)^{*j*+*l*}で表される。*e*,*f*のラベルは、(-1)^{*j*}がパリティーに等しいとき*e*、-(-1)^{*j*}がパリティーに等しいとき*f*となる。よって(-1)^{*j*+*l*-*j*}により*e*,*f*が決まる。全角運動量とパリティーが保存されるため解離過程で*e*,*f*ラベルも保存される。

解離が起こると内部回転 j は、骨格の回転 l に変換され 全角運動量は保存される。余剰エネルギーは解離座標

(分子間伸縮座標)の運動エネルギーへ移ってゆき全エネ ルギーは保存される(図 4)。骨格の回転エネルギーは *R*=∞

では0に収斂するため、無限遠 $R=\infty$ における系のエネルギーはどのJでも分子間の相対運動エネ ルギーと HCN の回転エネルギーの和で表される。無限遠でeレベルの一番下の状態はj=0, J=l準 位であるが、f準位の最低状態はj=1, J=l準位である。よって $e \ge f$ 準位は異なる解離限界を持ち、

f準位は HCN の回転の第1 励起状態へし か無輻射的には解離できない。

観測された分子間振動遷移の遷移周波数を再 現するように分子間ポテンシャル V(R, θ)を決 定した。得られた分子間ポテンシャルから計算 すると解離限界より上に存在すると予想される 結合性のf準位は、今回観測された4つのみで ある(表 1)。これらの状態のエネルギーは0よ

り大きく HCN の *j*=1 状態のエネルギー2.956cm⁻¹より低 い。分子間距離<*R*>、平均二乗振幅<Δ*R*²>^{1/2}は他の結合 状態と近い値を取る。このうち*l*=1 の結合性*f*準位の波 動関数の確率密度を図5に示すが、明らかに結合状態で あることが分かる。このような準位の観測は、分子錯体 の振動基底状態では初めての例である。遠心バリアーで 捕捉された準安定状態(図1点線)についても議論する。 1. JCP, 117, 7041 (2002). 2. JPC, 99, 2646 (1995).

3. 分子構造総合討論会 3D05 (2007). 4. JCP, 93, 5387 (1990).



図3. 観測されたスペクトル



図 4. He-HCN の解離過程

f States over the Dissociation Limit						
j	1	J	<i>E</i> (cm ⁻¹)	eQq _J (MHz)	⟨ R ⟩(Å)	$\langle \Delta R^2 \rangle^{1/2}(\text{\AA})$
f-sta	ite	(Н	CN: j=1	, 2.956 cm ⁻¹)	
1	5	5	2.1890	-1.290	4.467	0.764
2	1	2	0.4257	0.651	4.199	0.582
2	2	1	1.3410	-0.471	4.352	0.593
2	2	3	1.5642	0.314	4.242	0.600





図 5. 波動関数の確率密度

星間分子イオンのサブミリ波分光: CH⁺のゼーマン効果とスピン回転相互 作用、CH_{*}D⁺の検出と星間分子雲での同定

(Dept. Chemistry and Dept. Physics and Astronomy, U. of Waterloo) 天埜 堯義

[CH+]

CH⁺ は最初に星間空間で同定されたイオンである。1937年のことである^{1,,2}。それ以降電子スペクトルは詳しく研究されてきたが、振動回転赤外スペクトルは知られていない。回転スペクトルに関しては、Pearson とDrouin³が2006年に¹²CH⁺の*J*=1-0遷移を実験室で検出したことを報告し、その周波数と電子スペクトルから得られた分子定数を組み合わせて¹³CH⁺、CD⁺の回転遷移周波数を計算した。この¹³CH⁺の予想周波数に基づき、星間分子雲中に¹³CH⁺を検出したことが報告された⁴。

本報告では、Pearson, Drouin³のCH⁺の同定、およびそれに基づく¹³CH⁺の星間での検出は誤りで あることを示す。さらに、CH⁺は閉核分子であるにもかかわらず、予想外に大きなゼーマン効果が 観測されたこと、¹³CH⁺ではスピン回転相互作用による分裂が観測されたことを報告する。

Waterloo のサブミリ波装置は4本の後進行波管 (BWO) を用い260-890 GHz の範囲で測定が可能 である。イオンの測定には、通常の周波数変調に加えて、低周波数の磁場あるいは放電変調をか ける。CH⁺はCH₄ (~0.5 mTorr) をヘリウムバッファーガス(35~120 mTorr)に混ぜてExtended Negative Glow 放電中で生成した。放電電流は5~10 mAである。 放電管外壁は液体窒素で冷却し た。ヘリウムをバッファーとして用いることが重要である。図1に観測されたゼーマン分裂の例を 示す。

¹³CH⁺の,*F*1-0 遷移はスピン回転分裂を示す。対応する¹²CH⁺はスピン回転分裂は観測されない。 閉核分子の磁気的相互作用の一番大きな寄与は、*Q*-uncoupling による¹Π状態との相互作用による。 CH⁺は比較的低い¹Π状態を持つ。更に、回転エネルギーが大きいため、¹Σ 状態の分子としては異 常に大きな磁気的相互作用を持つことになる。CD⁺の回転定数はCH⁺の半分ほどなので、160G程度の 磁場ではゼーマン分裂は見えない。またスピン回転相互作用分裂も観測されない。表1に測定さ れた遷移周波数をまとめる。スピン回転相互作用定数、回転*g*-因子も始めてもとめられ、あわせ



図 1. ¹²CH+ の *J*=1-0 遷移 (835137.504 MHz) のゼーマン効果。



図 2.¹³CH⁺ の *J*=1-0 遷移のスピン回転 分裂。

て表1に示す。

Sauer, Paidarova⁵は既に1995年に詳 細な理論計算の結果、CH⁺のスピン回転 相互作用が大きいことを予言している。 彼らの結果は今回求められた実験値と 非常に良くあっている。また、極めて 最近、Sauerは回転g-因子を計算で求め た⁶。表1に値を示すが、実験値と良く 合っている。種々の実験結果と計算結 果から、今回のCH⁺の同定は疑いようが 無い。新しい周波数に基づいて星間分 子雲中で続々とCH⁺が同定されつつあ

表1. CH ⁺ の J=1-0 遷移の遷移周波数		(MHz except for gJ)		
		This work	Pearson, Drouin ³	
¹² CH ⁺		835137.504.(27)	835079.043(1.0)	
¹³ CH ⁺	F=3/2-1/2	830216.632(20)	830131.7(1.0)	
	F=1/2-1/2	830215.001(40)		
¹² CD ⁺		453521.851(20)	453189.5(18.9)	
Spin-rotation coupling constant				
CI		1.087(50)	1.0925455	
Rotational g-factor				
дì		7.65(29)	7.7966	

る。 [CH₂D⁺]

CH₃⁺は星間化学において非常に重要なイオンであるが、対称的な平面分子であるため、純回転スペクトルの観測はほとんど不可能である。CH₂D⁺は電気双極子モーメントをもつので、回転スペクトルによる星間分子雲中での観測が可能である。それのみならず、このイオンはより暖かい分子雲中での重水素濃縮過程において重要な役割を果たすと考えられている。最近、Ori IRc2 でCH₂D⁺と思われるラインが検出されたが実験室での測定値が無いため、その同定は確定的ではない⁷。同定を確実にするために、急遽、実験室での測定を行った。

軽い非対称こま分子であるため280-880 GHzの周波数領域で4本の遷移しか観測されていない。 測定にはExtended Negative Glow 放電を用い、CH₄, CD₄, H₂をヘリウム(~40mTorr)バッファーガ ス中に混ぜて放電し、放電は液体窒素温度まで冷

却した。図3に観測された信号の一例を示す。

測定された遷移周波数は、Rosslein⁸らの赤外ス ペクトルから計算された周波数と非常に良く合っ ている。4本のサブミリ波ラインの周波数と赤外ス ペクトルから得られたCombination differenceか らより精密な分子定数と、より正確な回転遷移周 波数を求めた⁹。これらの結果は、Ori IRc2 での 同定を強く支持するが、同定を確定するために、 新たな観測が実施される予定である。



図3. CH₂D+のサブミリ波遷移。

- ¹T. Dunham, Pub. Astron. Soc. Pac. 49, 26 (1937)
- ² A. E. Douglas and G. Herzberg, Astrophys. J. 94, 381 (1941)
- ³J. C. Pearson and B. J. Drouin, Astrophys. J. 647, L83 (2006)
- ⁴E. Falgarone, T. G. Phillips, and J. C. Pearson, Astrophys. J. 634, L149 (2005)
- ⁵S. P. A. Sauer and I. Paidarova, *Chem. Phys.* **201**, 405 (1995)
- ⁶S. P. A. Sauer, *Private communication* (2010)
- ⁷E. Roueff, *Private communication* (2009)
- ⁸M. R. Rosslein, M. F. Jagod, C. M. Gabrys, and T. Oka, Astrophys. J. 382, L51 (1991)

⁹T. Amano, Astron. Astrophys. 516, L4 (2010)

Fourier Transform Infrared Spectrum of c-C₃H₂ and related ab initio calculations

(Okayama University) OPradeep R Varadwaj, Ryuji Fujimori, Kentarou Kawaguchi

(I) Significant attention to study the spectral properties of cyclopropenylidene (c- C_3H_2) has been evoked because of its observation in laboratory in 1984-85 [1-2] prior to its radio-astronomical identification in space in 1986-87. Since then microwave, millimeter-wave, and infrared spectra are known for the ground and a few of its exited vibtational states [3]. Hirahara et al [4] have analyzed the high- resolution FTIR infrared absorption spectrum of the v_3 band in the gas phase. However, the band origins of none of the other excited vibrational states are yet known though there are matrix isolation data for some states [1]. In this work, we have analyzed the highresolution FTIR absorption spectrum of c- C_3H_2 measured by using a Fourier transform interferometer Burker IFS 120 HR.

(II) A detail of the spectrometer has been reported elsewhere [4], where a multi-pass cell of inner diameter 14.4 cm and 150 cm was used to attain 56 m effective path length. The molecule has been produced by microwave discharge though a low pressure continuous flow of allen (25 mTorr) in Ar (30 mTorr) in a side-arm glass tube attached to the multi-pass cell.

(III) First of all, we assigned a series of strong and distinct lines of the Q-branch $K_{-1} = 1 \leftarrow 0$ lines starting from J=16 to 30 based on the predictions done with the help of the constants in ref.[3], as shown in Fig. 1, and were fitted simultaneously with the 25 reported pure rotational transition frequencies. In this fitting procedure an average weight of 10^6 was invoked for the rotational transitions compared to the ro-vibrational transitions. We could not manage to assign the Q-branch transitions from J = 1 - 15 presumably because of an unresolved strong overlapping between them. Instead we could measure only an overlapped line for all these 15 transitions centered near 776.0 cm⁻¹. This line was broad, intense, and clearly stands out in the observed spectrum compared to the other Q-branch transitions. The other Q-branch transitions J \leftarrow J were degraded to higher wave-numbers with increasing the J values (J > 30). Successively, higher K₋₁ c-type Q-branch transitions together with some R- and P-type transitions were included in the fit to refine the ro-vibrational parameters where K₋₁ values range from 0 – 16. The observed spectrum shows c-type structure in with high J (J up to 30) and low K₋₁ (up to 3) ro-vibrational transitions clearly and distinctly stand out in the spectrum.

the fitting analysis shows good agreement with those reported previously [3], and the v_6 band

origin is found to be located at 776.11729(7) cm⁻¹.

Since there is an apparent discrepancy in the reported ab initio values of intensity, have extended we calculations using various DFT and correlated methods. It is found that the inclusion of anharmonicity has nonnegligible effect on the structures. None of the MP2 DFT methods were or



adequate for a realistic trend in the description of the band intensities of $c-C_3H_2$ assuming the reliability of the QCISD and CCSD levels data. The discrepancy largely underlies between the bands with frequencies at 789 and 888 cm⁻¹. However, these calculations indeed guide for an understanding of intensity profiles of various bands required for experimental search of high-resolution infrared spectrum of the compound and that to verify the accuracy of the level of theory used for computation. Although intensity determination was not a crucial interest of the present study, we have roughly estimated the intensity ratio between the v₃ and v₆ bands. A few ro-vibrational transitions with the same lower state quantum numbers (J, K₋₁, and K₊₁) were considered for both the vibrational states. These transitions were not significantly suppressed or overlapped with any other transitions. The integrated intensity ratio 1.8(6) is found to be in good agreement with the value 2.4 obtained from ab initio and DFT methods. However the reliability of the ab initio intensity data for the 888 cm⁻¹ band is still unresolved.

References

- 1. H. P. Reisenauer, G. Maier, A. Riemann, and R. W. Hoffmann, *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* 23, 641 (1984)
- 2. P. Thaddeus, J. M. Vrtilek, and C. A. Gottlieb, Astrophys. J. Lett. 299, L63 (1985).
- R. Mollaaghababa, C. A. Gottlieb, J. M. Vrtilek, and P. Thaddeus, J. Chem. Phys. 99 (1993) 890
- 4. Y. Hirahara, A. Masuda, and K. Kawaguchi, J. Chem. Phys. 95 3975 (1991)