状態選別散乱分布測定による CH₃ONO 光解離反応のエネルギー分配の決定 (広島大院・理) 〇加藤 光枝, 益本 修, 山﨑 勝義, 高口 博志

The determination of energy partitioning of CH₃ONO photodissociation by state-selected scattering distribution (Hiroshima Univ.) ○Mitsue Kato, Shu Masumoto, Katsuyoshi Yamasaki,

Hiroshi Kohguchi

亜硝酸メチル(CH₃ONO)は、紫外光領域において $S_0 \rightarrow S_2(\pi - \pi^*)$ 遷移に帰属される 210 nm を中心とする強い吸収帯を持つ。以前の研究では、この吸収帯の比較的長波長端に位置する 248 nm において光解離実験が行われ、CH₃ONO の O-N 結合が開裂して CH₃O ラジカルと NO(ν =0,1,2)が生成する経路が主として報告されている[1]。我々はこれまでに、 $S_0 \rightarrow S_2$ 遷移 のピーク付近の 213 nm 光解離実験を行い、主要経路の生成物である NO の観測により解離メ カニズムの解明を進めている。この NO は特徴的な高回転励起を示し、得られるスペクトル は複雑である。回転状態の帰属と散乱速度を精度よく測定することが反応ダイナミクスの解 明には不可欠であるが、これまで状態の帰属に未確定の部分があり内部エネルギー分配の決

定精度が不十分であった。本研究では、三原子反応系の NO₂ 光解離実験を参照実験として追加し、生成物へのエネルギ 一分配の決定を行った。

和周波発生法により生成した YAG レーザーの第五高調波 (213 nm)を解離光として、pump-probe 光解離実験を行っ た。押し圧 2 気圧の 0.5 % CH₃ONO / He 気体試料をパル スバルブによって真空チェンバー (~10⁸ Torr)内に噴出し、 超音速分子線を発生させた。発生した超音速分子線に解離 光を照射し、CH₃ONOを解離させた。約 40 ns の遅延時間 後に、解離した NO に紫外レーザー光を照射し、A²Σ⁺, v'状 態を経由した(1+1)共鳴多光子イオン化(REMPI)法を用い て、状態選別したイオンを MCP 検出器により観測した。紫 外レーザー光の波長を掃引することにより REMPI スペクト ルを測定し、また得られたスペクトルの回転線に波長を固 定して、画像観測法により、単一量子状態の散乱分布を測定 した。

同条件の実験を NO₂+ $h\nu$ →NO+O 反応に対しても行い、 生成した NO の REMPI スペクトルおよび状態選別散乱画像 の観測を行った。この反応では NO の対生成物である O($^{3}P_{J}$)



 NO(v=1)の REMPI スペクトル
(中) CH₃ONO 光解離により生成した NO(v=1)の REMPI スペクトル
(下) REMPI スペクトル(中)の拡大図

原子はスピン軌道状態による内部エネルギー準位構造を持つが、測定している並進エネルギーに対しては、小さな分裂幅(2.71kJ/mol)しか与えないため、生成した NO の内部エネルギ

ー・並進エネルギーは本研究の分解能では一意に定まる。 また NO₂ 光解離によって生成した NO は低い回転状態に も分布することから(図 1(上))、回転線の帰属は容易であ る。一意に決定された速度分布は CH₃ONO 反応実験にお いて観測された散乱画像の高精度な速度決定に適用でき る。これらにより CH₃ONO 光解離生成 NO の実験データ から精確なエネルギー分配を決定した。

CH₃ONO 実験で得られた REMPI スペクトルが図 1(中) であり、NO₂ 実験で得られたデータをもとに各回転線に帰 属をつけた拡大図が図 1(下)となる。CH₃ONO 解離では、 J > 50以上の高い回転準位にのみ NO は分布するが、NO₂光解離でのバンドオリジン付近の低い回転準位に分布する成分をもとに、帰属を高励起準位まで順に拡張することができた。これにより、これまで未確定だった生成 NO の内部エネルギーをより精確に決定することが可能になった。

生成した NO(v = 1)の回転状態分布の中心付近である回転 線(*J* =48.5)に波長を固定し測定した散乱分布画像を図 2 に 示す。散乱分布は低速成分のないリング状の分布を示し、正 の異方性パラメータで表わされる角度分布を示した。今回 測定した画像は、これまでの測定データをよく再現してお り、更に参照実験によって求められた高精度の速度校正に よって速度分布を決定した。そこから並進エネルギー分布 を得ることができた(図 3)。v = 0,1,2 で並進エネルギーのピ ークはいずれも~102kJ/mol を示した。

213nm 光解離反応において NO+CH₃O 経路への有効エ ネルギーは E_{avl} = 389.4 kJ/mol であり、下式のように分配さ れる。

$E_{avl} = E_{trans-TOT} + E_{int}(NO) + E_{int}(CH_3O)$



図 3. CH₃ONO 光解離反応で生成した
NO の各振動状態の並進エネル
ギー分布

NO の振動準位がv = 0, 1, 2のとき、振動エネルギーはそれぞれ 0, 22.4, 44.5 kJ/mol と上昇 する。一方測定した並進エネルギーはいずれの振動状態のときでもほぼ一定であり、生成物 の全並進エネルギーは運動量保存により~204 kJ/mol となる。これらのことから、NO の振動 エネルギーが上昇すると、対生成物 CH₃O の内部エネルギーが減少することが導かれ、生成 物 NO と CH₃O の内部エネルギー分配が反相関の関係にあることを示している。高速(25fs) の CH₃ONO 光解離[2]は単純な直接機構と考えられていたが、本研究で特徴的な対生成物状 態間相関を持つ反応のエネルギー分配を精確に決定したことで、S₂ 状態の詳細な解離機構解 明が期待できる。

参考文献[1] J.R.Huber et al, Chem. Phys. Lett. 124, 135-139 (1986).

[2] P.Farmanara, et al, Chem. Phys. Lett. 303, 521-525 (1991).