4P034

Ⅰ₃⁻光解離過程におけるミクロ溶媒効果

(東大院総合) 〇加藤修吾, 中西隆造, 永田 敬

【序】超原子価化合物 I₃ は紫外領域に吸収帯(λ_{max} ~360 nm)を持ち,気相の 355 nm 光解離では,次のような複数の解離チャンネルが観測される[1].

 $I_{3}^{-} + h\nu \rightarrow \Gamma(^{1}S) + I_{2}(X^{1}\Sigma_{g}^{+}) \qquad D_{0} = 1.31 \text{ eV}, \quad \Gamma = 0.45 \qquad (1a)$ $\rightarrow I(^{2}P_{3/2}) + I_{2}^{-}(X^{2}\Sigma_{u}^{+}) \qquad D_{0} = 1.85 \text{ eV}, \quad \Gamma = 0.13 \qquad (1b)$ $\rightarrow \Gamma(^{1}S) + I(^{2}P_{3/2}) + I(^{2}P_{3/2}) \qquad D_{0} = 2.85 \text{ eV}, \quad \Gamma = 0.42 \qquad (1c)$

 D_0 は解離のしきいエネルギー, Γ は各解離チャンネルへの分岐比を表す.気相における光解離の特徴は、 Γ が主生成物であり、2体解離チャンネル(la)が Γ 生成に大きく寄与する点である.一方、溶液中の光解離では、量子収率~1 で I_2 -が生成する.本研究では、このような気相・液相における I_3 -の光解離過程の相違に着目し、 I_3 -に複数個の溶媒分子を付加したクラスター 負イオン I_3 - M_n (M = H₂O, CH₃OD, CH₃CN)の 355 nm における光解離生成物を調べ、溶媒分子が光解離ダイナミクスに与える影響を解明することを目的とした.

【実験】測定に用いた装置は、クラスター負イオン源と飛行時間型タンデム質量分析計で構成 されている. 0.5 – 1%の CH₃I を含む Ar をキャリアガスとして固体ヨウ素を封入したセルを通 過させた後、背圧 0.6 atm でパルスバルブから真空中に噴出した.ノズル直下で電子ビームを 照射し、CH₃I の解離性電子付着によって生じる Γ と I₂の反応によって I₃⁻を生成した. さらに、 溶媒分子 H₂O、CH₃OD、CH₃CN の気体試料をビーム中に導入し、I₃⁻·M_n (*n* = 1 – 7)を生成した. 特定の *n* をもつ I₃⁻·M_nを第一質量分析計で選別し、355 nm のパルスレーザーを照射して光解 離させ、フラグメントを第二質量分析計で検出した.

【結果と考察】I₃·M_nを 355 nm で光解離すると, $\Gamma \cdot M_k(0 \le k \le n)$ および I₂·M_l($0 \le l \le n$)が生成した. 各フラグメントの質量スペクトル強度 *I*から, $\Sigma_k I(\Gamma \cdot M_k) \ge \Sigma_l I(I_2 \cdot M_l)$ を算出し, それらを Гおよび I₂ 生成の分岐比 $\Gamma(\Gamma)$, $\Gamma(I_2)$ とした(但し, $\Gamma(\Gamma) + \Gamma(I_2) \equiv 1$). $\Gamma(\Gamma)$, $\Gamma(I_2)$ のサイズ依存性を図 1 に示す. 何れの溶媒においても $\Gamma(I_2)$ は *n* と共に増加し, ミクロ溶媒和により I₂⁻

の生成が促進された.特に, $M = H_2O$, CH_3OD では, $n = 0 \rightarrow 1$ で分岐比に大きな溶媒和効果が観測され, その後は緩やかな加成性が観測された.また, CH_3CN では $\Gamma(I_2)$ はサイズ n と共により緩やかに増加した.

図3は、スピン軌道相互作用を考慮した高精度CI計 算によって得られた, I₅-光解離に関与するポテンシャ ルエネルギー面(PES)である[1]. 355 nm励起によって I₁-は3体解離Г(¹S)+2I(²P₃₂)へ相関するポテンシャル 面 $S_3(^3\Pi_u(0_u^+))$ へ遷移する. S_3 はFranck-Condon領域の 近傍でSっと円錐交差を形成する. Sっは断熱的にГ(¹S)+ $2I(^{2}P_{3/2}) \ge I(^{2}P_{3/2}) + I_{2}^{-}(X^{2}\Sigma_{u}^{+}) に相関しており, さらに,$ 2体解離座標に沿った核間距離の大きな領域で基底 状態 $S_1(\Sigma_{\mathfrak{s}}(0, \mathbb{C}))$ とcrossing seamを形成する. S_1 は crossing seamの内側では $I({}^{2}P_{3/2}) + I_{2}(X^{2}\Sigma_{n})$ に、外側で は $\Gamma({}^{1}S) + I_{2}(X^{I}\Sigma_{g}^{+})に相関する. したがって, 孤立 I_{3}^{-}$ のPESに基づいて議論を進めるならば、Γ(I₂)の増加 は、①円錐交差近傍でSっに遷移する確率の増加、②Sっ 面でトラジェクトリーが2体解離に向かう確率の増 加,③核間距離の短い領域でcrossing seamを経てS1へ 非断熱遷移する確率の増加が要因となる.



図 1. I⁻と I₂⁻の生成物分岐比. (a)H₂O, (b)CH₃OD, (c)CH₃CN.

上述のように、 $M = H_2O$, CH_3OD で、1分子の溶媒和によって生成 物分岐比に大きな変化が見られ たことは、n = 1での溶媒効果が非 断熱遷移確率の変化などを伴う、 電子的 (electronic) なものである ことを示唆している.今回の結果 から、 $\Gamma(I_2)$ の増加の要因を①~ ③の何れか一つに特定すること は困難であり、 $\Gamma(I_2)$ の実測値の 大きさから考えると、複数の要因 が寄与していると考えられる.特 に、③の要因については、より電 荷密度が集中した $\Gamma(^1S) + I_2(X)$



図 2. I, 光解離に関与するポテンシャルエネルギー面

 ${}^{1}\Sigma_{g}$)に繋がるS₂面が溶媒和によって相対的に安定化し,核間距離の短い領域でS₁面とcrossing seamを形成することにより,解離初期の非断熱相互作用の小さな領域で解離トラジェクトリ ーがI(${}^{2}P_{3(2)}$)+I₂-($X^{2}\Sigma_{u}$ ⁺)に入り込んだと予想される.

一方,溶媒和数nの大きな領域では,nの増大につれて $\Gamma(I_2^-)$ が緩やかに増大する傾向について,力学的(kinematic)な"かご効果"の観点から検討する.例えば, $I_2^-M_l$ に残った溶媒和数lの分布に着目すると、フラグメント質量スペクトルから、 $M = H_2O, CH_3OD$ の場合には, $n \ge 4$ の領域で光解離反応が平均的に

 $I_3 \cdot M_n + h\nu \rightarrow I_2 \cdot M_{n-3} + I + 3M$

(2)

のように進行していることがわかった. すなわち,親イオン I_3 - M_n の溶媒和数に拘わらず, 反応の余剰エネルギーが平均して3分子の溶媒分子の蒸発に使われていることになる. この 蒸発に必要なエネルギーは,典型的な水素結合ネットワークをもつ(H_2O) $_n$ の蒸発過程に関す る研究例から,1個当たり0.5 eV 程度と見積もられる. *Ab initio* 計算による試験的な構造最 適化では,例えば I_3 - $(H_2O)_4$ については,図3に示すようなサイズ固有の水素結合ネットワー クを持った安定構造が得られる.しかし, $M = H_2O$, CH_3OD のどちらの場合にも,サイズに依 らずに平均3分子の溶媒が失われるという実測は,蒸発によるエネルギー散逸が溶媒和構造 に依らず energetics のみに支配されていることを強く示唆している.すなわち,解離過程のか なり早い段階で溶媒分子を含む系全体の自由度にエネルギー散逸が起こり,水素結合ネット



ワークの再構築を伴う溶媒分子の動きと I_3 の解離が同時に 進行し,統計的なエネルギー分配に従って溶媒蒸発が起こる という,光解離全体の描像を描くことができる.そのような 状況では,溶媒和系へのエネルギー散逸による I_3 の内部エネ ルギーの減少が PES 上の解離トラジェクトリーに大きく影響 すると考えられる.孤立 I_3 の Γ , I_2 生成の分岐比は励起波長 に強く依存し,励起エネルギーの減少と共に $\Gamma(I_2)$ が増加する ことから[2],溶媒和数 n の大きな領域で $\Gamma(I_2)$ を緩やかに増 大させる要因のひとつとして,溶媒系へのエネルギー移動と いう kinematic なかご効果を考えることができる.

[1] R. Nakanishi et al., J. Chem. Phys. 126, 204311(2007).

[2] L. Zhu et al., Chem. Phys. Lett. 350, 233(2001).

図 3. HF/LanL2DZ レベルの計 算で得られた I₃⁻(H₂O)₄の安定 構造の例.