4A16

C₆₀の転位・解離のナノ秒シミュレーション

一分子内超高速振動エネルギー移動により誘起されるダイナミクスー

(東北大院理¹, 東大院理², 阪大院理³, 奈良女大理⁴)

○新津直幸¹, 中井克典², 池田隼人³, 菊池美裕¹, 戸田幹人⁴, 河野裕彦¹

光強度が 10¹³ から 10¹⁵ W/cm² 程度の高強度レーザーパルスを C₆₀ に照射すると、多価の親カ チオンや様々な解離種が現れる。このような C₆₀ の解離とイオン化の競合過程は、パルス長や 波長を変えることによって制御可能であることが知られている。例えば、波長 λ = 800 nm のレ ーザーパルスを用いた実験では、パルス長が 5 ps と長い場合には C_{60-2n}⁺や C_{2n}⁺といった解離生 成物が得られるのに対し、パルス長が 25 fs と短い場合には、5 価までの多価カチオンが生成さ れ、解離生成物は相対的に減少する[1]。一方、より長波長である λ = 1800 nm のレーザーパル スを用いた実験では、12 価までの超多価カチオンが生成され、解離はほとんど起こらない[2]。 最近では、 λ = 800 nm のフェムト秒パルスを波形整形することによって、C₅₀⁺のような特定の 解離フラグメントの収率を増大させる実験が報告されている。この実験では、高強度レーザー によって全対称の伸縮振動である ag(1)モードの振動が誘起されていることが示唆されている が[3]、一般に C₆₀ のような大きな分子では、注入されたエネルギーは振動エネルギー再分配過 程 (Intramolecular Vibrational Energy Redistribution, IVR)[4]によって複数の結合へ急速に再分配 され、反応が入力されたエネルギーにのみ依存すると考えられている。このため、上記のよう な制御が可能であることは大変興味深い。

我々は、光励起による C_{60} の反応制御の機構解明を目的とし、これまでに λ =1800 nm の高強 度近赤外レーザーパルスと相互作用する C_{60} のダイナミクスを第一原理動力学計算により求め、 パルス長やダブルパルスの間隔を変えることで $a_g(1)$ や $h_g(1)$ モードの振動を選択的に励起でき ることを明らかにした。本研究では、レーザーパルスによって C_{60} に $a_g(1)$ または $h_g(1)$ モードの 振動が励起されたと仮定し、解離に至るまでの基底電子状態のポテンシャル面上のダイナミク

スを密度汎関数緊密結合(Density-Functional Tight-Binding: DFTB)法を用いて求め、励起さ れた振動モードや注入されたエネルギーと解 離までの時間や解離の特徴との関係および解 離に至るまでの振動エネルギーの流れを調べ た。

ag(1)モードの振動を励起した場合には、解 離速度が統計理論に従う傾向を見せた。これ に対しhg(1)モードの場合には、ケージ構造を 保持しての解離や、振動の1周期内の解離な ど、解離の特徴ごとに解離速度が段階的に変 化するという結果が得られた。余剰エネルギ ーが70 eV を超える領域では、hg(1)モードを 励起した場合に ag(1)モードの場合よりも解 離速度が速くなり、初期励起の振動モードに 依存した非統計的な解離が起きている可能性 が見出された。



図1 ag(1)モードの振動に 63 eV を注入した シミュレーションで得られた Stone-Wales 転位およびそれに伴う解 離の様子。白抜きで示した炭素間の結 合が回転し、左下図の白線で示したよ うな、2 つの5員環が直接隣接した構 造が生じる。 ag(1)、hg(1)いずれの振動を励起した場合にも、余剰エネルギーが 70 eV 以下の場合には、解 離までに図 1 のような Stone-Wales 転位[5]が起きていた。この転位によって、孤立五員環則 (Isolated Pentagon Rule: IPR)を破るネットワーク構造が生じ、その歪みから C₂が脱離すること を確認した。hg(1)モードの振動を励起した場合には、振動の 1 周期内に Stone-Wales 転位が起 きており、ag(1)と比較して速い解離はこれによるものであると考えられる。また、複数回の転 位によって複雑にネットワーク構造が変化するほど、転位から解離までにかかる時間が短くな る傾向見られ、解離速度にネットワーク構造の変化が影響していることが明らかとなった。

鍵となる Stone-Wales 転位が起こる機構を明らかにするため、 Fourier 変換および wavelet 変換による解析を行った。初期に励 起された ag(1)や hg(1)モードの振動エネルギーは、数ピコ秒程度 で再分配され、その後はピコ秒以下の時間スケールで多数の振 動モード間を移動していた。これは、局在化した振動エネルギ ーが C₆₀のネットワーク内を高速で移動していることを示唆し ていると考えられる。

この様子を明らかにするために、Stone-Wales 転位を起こす炭 素原子を中心とした 6 つの炭素からなるユニット(図 2)30 個に ついて運動エネルギーの時間変化をモニターした。その結果、 ピコ秒以下の時間スケールで運動エネルギーがユニット間を移 動していることが明らかとなった。また、この大きなエネルギ ーの流れとは別に、5 eV 以上の運動エネルギーが 100 fs 程度の



図 2 ユニットを構成する 6 つの炭素原子 ①-②の結合が回転し て Stone-Wales 転位が 起きる

短い時間で急速に流入出している様子も見られた。Stone-Wales 転位が起こるユニット(転位ユ ニット)においても、転位が起こる時刻直前にこのような急速な運動エネルギーの増大が起きて いた。増大した運動エネルギーはすぐさま減少し、それに対応してポテンシャルエネルギーの 増大、転位の進行が起きており(図3)、運動エネルギーの減少分が転位の活性化エネルギーを越 えるために使われたことを示している。これらの結果から、転位の遷移状態方向への運動に対 し、急速なエネルギーの流入があった場合にだけ Stone-Wales 転位が起きると考えられる。当 日は、転位が起きた場合と起きなかった場合の運動の違いについても報告する。

 I. V. Hertel et al. Adv. At. Mol. Opt. Phys. **50**, 219 (2005).
V. R. Bhardwaj et al. Phys. Rev. Lett., **91**, 203004 (2003).
T. Laarmann et al. Phys. Rev. Lett., **98**,058302 (2007).
J. Jortner and R. D. Levine, in Mode Selective Chemistry, ed. J. Jortner, R. D. Levine and B.Pullman (Kluwer, Dordrecht, 1991) p. 535.

[5] A. J. Stone and D. J. Wales, *Chem. Phys. Lett.* **128**, 501-503 (1986).



図3 Stone-Wales 転位前後の C₆₀のポテンシャルエネルギー
(上図)と転位ユニットの運動エネルギーおよび転位時
に伸びる結合の結合長(下図)