置換核酸塩基の励起状態緩和ダイナミクス

(青学大理工*、上智大理工**) 〇鈴木 正*、磯崎 輔*、大須賀 翠*、南部 伸孝**

Relaxation Dynamics of Substituted Nucleic-Acid Bases in the Excited State (Aoyama Gakuin Univ.*, Sophia Univ.**) OTadashi Suzuki*, Tasuku Isozaki*, Midori Ohsuga*, Shinkoh Nanbu**

【序】

核酸塩基は、300 nm よりも短波長の紫外光領域に吸 収帯をもち、励起一重項状態から 1 ps 以下の極めて短 い寿命で、基底状態に内部変換することが知られてい る。核酸塩基の一部を S 原子や N 原子に置換した置換 核酸塩基は、通常核酸塩基とは異なる励起状態緩和過 程を示すことが明らかになってきた[1-3]。チオ置換核 酸塩基は UVA 領域 (315~400 nm) に吸収帯をもち、 励起三重項状態への項間交差量子収率は 1 である。ア ザ置換核酸塩基は、励起一重項状態の電子状態によっ て緩和過程が大きく異なることがわかってきた。本発 表では、6-azauracil (6AU)、8-azaadenine (8AA)、 5-azacytosine (5AC)、8-azaguanine (8AG) の電子状 態を検討し、その緩和過程について考察する。また、





ab initio MD 法を用いた量子化学計算を行い、6AU の励起状態緩和過程について知見が得られたのであわせて報告する。

【実験】

エキシマーレーザーを励起光源とした、過渡吸収スペクトルの測定を行った。また、 酸素と窒素の混合比を変化させた混合気体を試料溶液に通じ、励起三重項状態の消光 速度定数を求めるとともに、一重項酸素分子(¹O₂*,¹Δ_g)による近赤外領域の発光を 光電子増倍管(Hamamatsu H10330-45)で検出し生成収率を求めた。

【結果と考察】

6AU、8AA、5AC、8AG のアセトニトリル溶液における過渡吸収スペクトルを測定した。6AUと8AAでは、過渡種による吸収スペクトルが得られ(図2)、酸素による消光を受けることから励起三重項状態が生成していることが分かった。溶存酸素の濃度を変化させ、酸素による励起三重項状態の消光速度定数をそれぞれ求めたところ、ほぼ拡散律速速度であった。5ACと8AGでも、極めて弱くはあるが300 nmから700

nm にブロードな吸収スペクトルが観測 された。しかし、この過渡種は酸素による 消光をうけなかった。したがって、励起三 重項状態の量子収率は極めて小さいもの と結論される。

一重項酸素分子 (${}^{1}O_{2}*, {}^{1}\Delta_{g}$)の発光スペ クトルは、近赤外領域 (1270 nm) にあら われることが知られている。そこで、溶存 酸素量を変化させて、近赤外領域の発光を 観測し、その生成量子収率を求めた。6AUと 8AA では強い発光が検出されたのに対 し、5AC と 8AG では検出されなかった。 このことからも、5AC と 8AG の励起三重 項状態量子収率が極めて低いことがわかる。

TD-DFT 計算を用いてそれぞれの電子 状態について考察を行った。6AU と 8AA の最低励起一重項状態は、 $^{1}n\pi^{*}$ 状態である のに対し、5AC と 8AG は、 $^{1}\pi\pi^{*}$ 状態であ ることが分かった。以上より、 $^{1}n\pi^{*}$ 状態が 項間交差への doorway state であること が示唆される。6AU の項間交差に及ぼす励 起波長効果の実験結果ともよい一致を示し ている。



図 2. 8AA のアセトニトリル溶液における 過渡吸収スペクトル.



図 3. 6AU の S₂ 状態から S₁ 状態への非 断熱遷移を起こす際の非断熱結合ベクト ル.

また、6AUの励起状態緩和過程を調べるために *ab initio* MD 法を用いた量子化学 計算を行った。 $S_2 \rightarrow S_1$ 非断熱遷移がおよそ 40 fs 以内に起こり、C5=N6-N1 結合の 変角振動と C4=O8 結合の伸縮振動(図 3)が状態間の遷移に重要であることが示唆 された。また、800 fs 以内には $S_1 \rightarrow S_0$ 非断熱遷移は起きていなかった。このことが 6AU の高い項間交差収率の原因と考えられる。

【参考文献】

[1] 鈴木 正, 光化学, 2008, 39, 66-71.

- [2] T. Kobayashi, Y. Harada, T. Suzuki, T. Ichimura, J. Phys. Chem. A 2008, 112, 13308–13315.
- [3] T. Kobayashi, H. Kuramochi, Y. Harada, T. Suzuki, T. Ichimura, J. Phys. Chem. A 2009, 113, 12088–12093.