4P078

チオおよびアザ置換核酸塩基の励起状態ダイナミクス

(東工大院理工¹, 青学大理工², Chalmers Univ.³, 理研⁴) ○倉持 光^{1,4}, 鈴木正², Bo Albinsson³, 竹内佐年⁴, 田原太平⁴, 市村禎二郎¹

【序】核酸の光反応は光損傷など生命維持に関わる現象を伴うため、その主な光受容部である核酸塩 基の励起状態ダイナミクスに関する知見を得ることは重要であり、実験と理論の両面から非常に注目 を集めてきた.これまでの研究により核酸塩基の励起状態の寿命は極めて短く(<1 ps), 基底状態への 内部変換が支配的な緩和過程であることが知られている.一方、核酸塩基に化学修飾を施した置換核 酸塩基には通常の核酸塩基にはない光化学的性質を示すものが存在し、その特徴を活かした応用が検 討され始めている. 例えばカルボニル酸素を硫黄原子で置換したチオ置換核酸塩基は通常の核酸塩基 が吸収しないUVA (320-400 nm) 光に活性であるため、この吸収特性を利用した光生物・光医学分 野での応用が近年注目を集めている.また通常核酸塩基との励起状態ダイナミクスの違いの考察は通 常核酸塩基の緩和過程の詳細な解明に有用な知見を与えるため、置換核酸塩基の光反応と励起状態に 関する知見を得ることは重要である。本研究ではアザ、チオ置換した置換ピリミジン塩基、6-aza-2thiothymine (ATT), 2-thiothymine (2TT), 6-azauracil (6AU)を対象として過渡吸収法、時間相関単 一光子計数法(TCSPC)を用いて励起状態ダイナミクスについて詳細な研究を行い、光励起状態からの 緩和・反応過程に関する新たな知見を得た.1-3



【実験】 ナノ秒過渡吸収測定は励起光源にXeCl (308 nm), KrF (248 nm) エキシマーレーザーまたは Nd³⁺:YAGレーザーの第三高調波 (355 nm) を用い、検出光源としてXeフラッシュランプを用いて 行った. 測定中は試料溶液をフローさせ、生成物の影響を取り除いた. フェムト秒pump-probe吸収測 定には TOPAS の出力をpump光 (355 または 280 nm)として、サファイア板で発生させ た白色光を probe光として用いた.時間分解能は約 150 fsであった.TCSPCにはNd³⁺:YAGレーザーの第四高調波 (266 nm)を励起光として用いた.これらの測定は全て室温で行った.

【結果と考察】 アセトニトリル溶液中におけるATT, 2TTの 308 nm励起によるナノ秒過渡吸収スペ クトルを図1に示す. Ar 飽和条件下で 430 nmおよび 700 nmにピークを持つ数マイクロ秒の寿命を 持った過渡種による吸収帯が両者にて観測された.これらの過渡種は溶存酸素、三重項消光剤TEMPO (2,2,6,6-tetramethyl-1-piperidinyloxyl) 存在下において減衰の速度定数が著しく増加した. また低温 にてりん光が観測されたことから、これらの過渡種をATT, 2TTの最低励起三重項状態 (T₁(ππ*))であ ると帰属した.光増感反応と参照物質との比較によりこのT₁(ππ*)状態の量子収率Φ_{ISC}はATT, 2TTとも に1.00と見積もられ、励起状態からの緩和過程において通常核酸塩基とは異なり項間交差が支配的で

あることが明らかとなった.フェムト秒 pump-probe 分光により 700 nmにおける吸収帯の立ち上が りを観測した結果、ATTの項間交差の時定数は約 370 fsと定まった(図2).この速い項間交差は硫黄原 子導入による重原子効果とATTの非常に小さな¹nπ^{*}-³ππ^{*}間のenergy-gapに起因すると考えられる.また T₁(ππ^{*})状態のATT, 2TTによる励起一重項酸素(¹Δ_g)増感も観測された.図3にATTの 266 nm励起に よる赤外発光スペクトルと308 nm励起による赤外発光の時間変化を示す.1270 nmを中心とした ¹Δ_g の特徴的な発光バンドが溶存酸素存在下において観測され、¹Δ_g 生成の量子収率 Φ_ΔはATTで 0.69と 見積もられた.この結果はATTのUVA領域での吸収帯とあわせて、特定のDNAマーキングや癌細胞の 選択的な破壊などへの応用の可能性を示唆している.当日は通常核酸塩基と非常に似た構造を持ちな がら高いΦ_{ISC}を持つアザ置換核酸塩基の一つである6AUの項間交差のメカニズムについても詳細に議 論する。



図1. 308 nmナノ秒レーザー励起直後に得られた ATT, 2TTのT_n← T₁ 過渡吸収スペクトル.

表.項間交差と一重項酸素生成の量子収率.

	$\Phi_{ m ISC}$	Φ_Δ
ATT	1.00±0.02	0.69±0.02
2TT	1.00±0.02	0.34±0.02
6-AU	1.00±0.10	0.63±0.03



図2. フェムト秒 355 nmレーザー励起に伴う 700 nmにおける過渡吸収強度の時間変化.



図3.200 mm加起によるAT1, 211, phenalenone(PN:参照物質)の酸素飽和溶 液の赤外発光スペクトルと発光強度の時間 変化.

【参考文献】

- (1) Kobayashi, T.; Kuramochi, H.; Harada, Y.; Suzuki, T.; Ichimura, T. J. Phys. Chem. A 2009, 113, 12088.
- (2) Kobayashi, T.; Kuramochi, H.; Suzuki, T.; Ichimura, T. Phys. Chem. Chem. Phys. 2010, 12, 5140.
- (3) Kuramochi, H.; Kobayashi, T.; Suzuki, T.; Ichimura, T. J. Phys. Chem. B 2010, 114, 8782.