(KEK-PF¹、東工大院理工²、JST-CREST³、岡崎統合バイオ⁴)
 佐藤篤志¹、野澤俊介¹、富田文菜²、星野学^{2,3}、
 腰原伸也^{2,3}、藤井浩⁴、足立伸一¹

【序論】

[Ru(bpy)₃]²⁺は、1959年にその発光が発見されて以来、光化学の分野において最も 重要な錯体の一つと位置付けられている^[1,2]。これは[Ru(bpy)₃]²⁺の metal to ligand charge transfer (MLCT) 吸収帯(400-500nm)が太陽の極大波長に近く可視域に広が っているため、効率よく太陽光を電荷分離状態に変換できる事や、最低励起状態であ る ³MLCT 状態が高い反応性を示す、さらには周辺分子へエネルギー移動が起こす、 強い酸化還元力をもつ、可視域で発光を示すなどといった特性を持つためである。さ らに近年ではこれらの特性を生かした、色素増感太陽電池、CO2の還元反応、有機 EL デバイス、発光センサー、などの候補として期待されている^[2,3,4]。 このため、 ³MLCT 状態のダイナミクスの詳細を明らかにすることは、金属錯体化学などの基礎 的な研究のみならず応用的な分野においても重要である。これまでに³MLCT 状態は 寿命が 0.1~1usec と長く、中心波長約 600nm の発光を伴って基底状態へと緩和する ことが知られており
^[2]、そのダイナミクスについては、主に光学測定によって研究さ れてきた。しかし一方で、光励起による電子状態の変化は、分子構造と結びついてお り、電荷移動過程を包括的に理解するには、電子状態と構造の変化の関連を直接、同 時に観測する必要である。その二つを同時に観測できる方法として、XAFS は有用で ある。 更にパルス X 線を用いた時間分解測定を行うことにより、 ダイナミクスを観測 すれば、励起状態の構造を直接観測できる。本研究では Ru K 吸収端での時間分解 XAFS 測定を行い Ru の電子状態と局所的な構造変化のダイナミクスについて初めて 観測したので報告する。

【実験】

時間分解 XAFS 測定はアンジュレータービームライン PF-AR NW14A で行った。 測定は蛍光法で行いプローブ光である X 線パルス(340(H)×215(V)µm、100psec)のエ ネルギーは Ru K吸収端を用い、励起光源には X 線パルスと同期した Ti:Sapphire レ ーザーの SHG(430(H)×340(V) µm、400nm、946Hz、200µJ)を用いた。試料は 10mM の水溶液とし、マグネットギアポンプによって循環し、溶液ノズルを用いて厚さ 50um の液膜を成形した。

【結果と考察】

図 1 中に実線で示したスペクトルは[Ru(bpy)₃]²⁺の基底状態における吸収端近傍の 測定結果である。A で示した構造は 1*s* から 5*p* への双極子遷移である。また A より 高エネルギー側の振動成分は、EXAFS 成分である。図1の丸で示した スペク トルは、MLCT バンドを励起した場合 の[Ru(bpy)3]2+の光励起後 50psec 時と 基底状態の差分スペクトルである。こ の差分スペクトルより、A で示した成 分が高エネルギー側にシフトしている ことが確認された。A の吸収帯の起源 は 1s から 5p への双極子遷移であるた め、Ru 5pとN 2p 軌道間で構成される 反合性軌道である^{*}結合への遷移によ る吸収と考えられる。従って Ru-N 間 の結合長が減少すれば、結合性軌道(σ 結合)と反結合成軌道(σ*結合)のエネル ギーギャップが広がるため、σ*結合の エネルギーが増大し、この吸収成分は 高エネルギー側にシフトする。つまり 観測された結果は、光励起により生成 された ³MLCT 状態では Ru-N 間の距 離が減少していることを示している。

図 2 は、A の成分の励起光照射直後 の時間変化を観測した結果である。こ の時間変化の形状は τ=10psec のス テップ関数と X 線のパルス幅 (σ=60psec)を考慮することでフィッテ ィング可能である事から、¹MLCTから ³MLCT状態への遷移は、X線のパルス 幅以内に完了していることを示してい る。発表では、EXAFSも含め、光励起 によって生成された³MLCT状態の電 子状態、構造変化の詳細を議論する。

【参考文献】 [1] J. P.



Energy (eV)

図.1 [Ru(bpy)₃]²⁺の基底状態の K-吸収端近傍のスペク トル(実線)。光励起後 50psec 時の過渡吸収差分スペク トル(丸印)。



- J. P. Paris et al., , J. Am. Chem. Soc. **1959**, *81*, 5001.
- [2] M. Grätzel, Nature. **2001**, *414*, 338.
- [3] A. Juris et al., Coord. Chem. Rev. **1988**, *84*, 85.
- [4] G. Frank et al., J. Am. Chem. Soc. 2000, 122, 7426.