Theoretical study on photoisomerization mechanism of *trans*-azobenzene (Hokkaido Univ.) <u>Yu Harabuchi</u>, Nanami Seki, Moe Ishii, Akira Nakayama, Takeshi Noro, Tetsuya Taketsugu

## 【緒言】

アゾベンゼンはシス-トラ ンス光異性化を示す典型的な 分子であり、その光化学特性が ナノスケール光デバイスとし て利用可能であることから、基 礎的観点からだけではなく工 業的応用においても大きな可 能性を有し、理論・実験双方面 より多くの研究が行われてい る。初期の実験研究からは、



 $S_0 \rightarrow S_1(n\pi^*)$ 励起では NNC 結合角が反転することによる inversion、 $S_0 \rightarrow S_2(\pi\pi^*)$ 励起では NN 結 合周りのフェニル基の回転による rotation と異なる機構で反応が進行すると考えられてきた (図 1)[1]。Fujino らは、時間分解ラマン分光実験[2]と過渡吸収スペクトル[3]に基づき、トラ ンスアゾベンゼンは  $S_2(\pi\pi^*)$ 励起後~110 fs という超高速で平面構造の  $S_1(n\pi^*)$ に失活し、 $S_2(\pi\pi^*)$ 励起と  $S_1(n\pi^*)$ 励起ではどちらも同様の経路を辿ることを示唆した。また、基底状態と  $S_1(n\pi^*)$ 状態において NN 伸縮の振動数がほとんど変化しないことから、トランスアゾベンゼンの光 異性化反応では、NN の二重結合性が保持され平面構造が保たれると報告している[2]。一方 理論研究では、反応に関わる励起状態のポテンシャル曲面の解析[4]においても ab initio 分子 動力学計算[5]においても、トランスアゾベンゼンの光異性化反応では  $n\pi^*$ 励起たもに 平面構造が崩れて反応が進行する rotation の経路が有利であると報告されている。また、 $\pi\pi^*$ 励起後の光異性化過程では、2 電子励起状態 $\pi^2\pi^{*2}$ が重要な役割を担うと報告されている[6]。

本研究では、トランスアゾベンゼンに対し、電子基底状態および  $S_1(n\pi^*)$ 状態における構造最適 化と振動解析を行い、実験により測定された NN 伸縮の振動数と光異性化反応経路を理論計算の 立場から吟味することを目的とした。また、 $S_2(\pi\pi^*)$ 励起後の反応機構については、CASPT2 レベルの 電子状態計算により最急降下経路を計算することで、これを議論した。

## 【計算方法】

構造最適化と調和振動解析の *ab initio* 計算には MP2, QCISD(T), CASSCF, CASPT2 法を適 用し、DFT/TDDFT 計算では、B3LYP, CAMB3LYP 法を用いた。基底関数には Sapporo-DZP、 Sapporo-DZP+diffuse を用いた。また、ポテンシャル曲面の非調和性を考慮した振動数を見積 もるため、B3LYP(CAMB3LYP)/6-31G\*計算に基づき4次力場(QFF)を生成し、cc-VSCF計算を 行った。S<sub>2</sub>( $\pi\pi^*$ )励起後の最急降下経路計算は、CASSCF(6,4)/DZP を参照関数とする CASPT2 法を用い、 $\pi\pi^*$ 状態から $n\pi^*$ 状態への超高速失活過程について議論した。DFT 計算と CASSCF 計算には GAMESS を用い、CASPT2 とQCISD(T)計算には MOLPRO2010 を用いた。

## 【計算結果】

全ての計算手法で、nπ<sup>\*</sup>状態の平面極小構造における振動数は、NN 伸縮の振動数が基底 状態平衡構造よりも高くなるという結果が得られた。nπ<sup>\*</sup>励起に伴い N 原子の孤立電子対か ら電子が励起するため、CNN 結合角が広がり、更に CN 結合が短くなる一方、NN 結合長は ほとんど変化しない。図2に CASPT2 計算の結果を示すが、この構造変化に伴い、CN 対称 伸縮振動の振動数がいったん増加し、同じ対称性の NN 伸縮振動モードと混合して NN 対称 伸縮振動の振動数を増加させることが明らかとなった。

当日は、振動解析の結果とππ\*励起状態からの最急降下経路計算の結果の詳細を報告し、それ らの結果を踏まえたうえでトランスアゾベンゼンの光異性化反応機構について議論する。



## 【参考文献】

- [1] H. Rau and E. Luddeke, J. Am. Chem. Soc., 104, 1616 (1982).
- [2] T. Fujino and T. Tahara, J. Phys. Chem. A, 104, 4203 (2000).
- [3] T. Fujino, S. Y. Arzhantsev, and T. Tahara, J. Phys. Chem. A, 105, 8123 (2001).
- [4] T. Ishikawa, T. Noro, and T. Shoda, J. Chem. Phys., 115, 7503 (2001).
- [5] Y. Ootani, K. Satoh, A. Nakayama, T. Noro, and T. Taketsugu, J. Chem. Phys., 131, 194306 (2009).
- [6] I. Conti, M. Garavelli and G. Orlandi, J. Am. Chem. Soc., 130, 5216 (2008).