# 4P099

# RISM-SCF 法に基づく金属錯体の反応における溶媒効果に関する理論的研究 - 白金(II)錯体の酸化的付加反応を例に -

(京大院工) 〇早木 清吾、横川 大輔、佐藤 啓文、榊 茂好

## [Introduction]

遷移金属錯体の触媒プロセスにおいて、酸化的付加反応は重要な過程である。これは協奏的に 起こることが多いが、MeIの白金(II)錯体への付加反応のように溶液中で S<sub>N</sub>2 型の機構を経て反応 する例も知られている(Scheme 1)<sup>1</sup>。



これまでの研究で、白金(II)錯体の S<sub>N</sub>2 型の反応でアニオン種が解離するプロセスにおいて、溶媒 が重要な役割を果たすことが明らかになった<sup>2</sup>。しかし、これまでの研究では R を Me 基に、 2,2'-bipyridine (bpy)を NH<sub>3</sub>にモデル化した系を対象にしていたため、実在系の反応における溶媒効 果は充分に検討されてこなかった。本研究では、溶媒分子を統計的に扱う RISM-SCF 法を適用し、 実在系(R=Me, Ph)の反応における溶媒効果を検討した。<sup>1</sup>H NMR で中間体が観測されている PtMe<sub>2</sub>bpy の CH<sub>3</sub>CN 中における反応と、活性化自由エネルギーが測定されている PtPh<sub>2</sub>bpy の CH<sub>3</sub>NO<sub>2</sub>、CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>中における反応について比較検討を行い、一般的な溶媒効果の解明を試みた。

### [Computational details]

本研究では計算方法に密度汎関数法を用い、交換相関項は B3LYP 汎関数で近似した。基底関数 については Pt と I の内殻の電子を LANL2DZ ECP で置き換え、価電子をそれぞれ(341/321/21)基底 関数、(21/211/1)基底関数で記述した。C、N には 6-31G(d)基底関数を、H には 6-31G 基底関数を 採用した。溶液中の計算には溶質の電荷の広がりを顕わに扱う RISM-SCF-SEDD 法<sup>3</sup>を用いた。 以上の計算は GAMESS を用いて行った。

#### [Result and discussion]

#### (i) CH<sub>3</sub>CN 中における PtMe<sub>2</sub>bpy への付加反応

気相中の結果及び、RISM-SCF 計算で得られた CH<sub>3</sub>CN 中の結果を図 1 に示す。MeI は PtMe<sub>2</sub>bpy と前駆体 PtMe<sub>2</sub>bpy…MeI (2)を形成し、 $S_N 2$  反応に見られる  $TS_{23}$  を経て、Me 基が Pt に結合した中 間体 [PtMe<sub>3</sub>bpy]I (3)を与える。「は Pt から解離した後(4)、白金錯体に配位し最終生成物 PtMe<sub>3</sub>bpyI (5)を与える。気相中では白金錯体と Гは強いクーロン力で結び付けられており、4 は大きなエネ ルギー障壁を成すが、CH<sub>3</sub>CN 中ではこれらが別々に溶媒和される方がエネルギー的に有利になり、 解離は容易に進行する。

Iの周辺における溶媒分子の Me 基の動径分布関数(RDF) を図2に示す。反応座標に沿った溶媒 構造の変化を見ると、反応の進行に伴って4Å付近のピークは高くなり、4においてIは CH<sub>3</sub>CN と強く相互作用していることが分かる。このため、4は CH<sub>3</sub>CN 中で安定化すると考えられる。こ れは、モデル配位子を用いた場合も同様である<sup>2</sup>。



Reaction Coordinate

Figure 1. Free energy changes along reaction coordinate. The key structures are given.

(ii) CH<sub>3</sub>NO<sub>2</sub>中における PtPh<sub>2</sub>bpy への付加反応

気相中及び、CH<sub>3</sub>NO<sub>2</sub>中における Mel の PtPh<sub>2</sub>bpy 錯体への付加反応に関する TS<sub>23</sub>付近 のエネルギー曲線を図3に示す。この図から、 気相中において TS<sub>23</sub> は存在せず、PtMe<sub>2</sub>bpy 錯体の場合の中間体3に相当する構造は安定 に存在し得ないことが分かる。これは、Ph 基 に由来する立体反発の為と考えられる。

一方、CH<sub>3</sub>NO<sub>2</sub>中では反応の進行に伴い溶 媒和自由エネルギーΔμが解離する Γを安定化 させるように働く。これにより、エネルギー 曲線には TS23 も現れる。 遷移状態理論に基づ いて本反応を検討するには、気相中の計算で は不十分であり、溶媒効果を考慮する必要が あると言える。



本要旨では極性の大きな溶媒を用いて議論 したが、当日は極性の弱い CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>を用いた結 果についても示す予定である。



0

0.2

0.4

0.6

In CH<sub>3</sub>NO<sub>2</sub>

56

54

52

50

0.8

## [Reference]

1) Rendina, L. M.; Puddephatt, R. J. Chem. Rev. 1997, 97,1735.

2) Hayaki, S.; Yokogawa, D.; Sato, H.; Sakaki, S. Chem. Phys. Lett. 2008, 458, 329.

Energy /

2

0

-2

-4

-0.4

-0.2

3) Yokogawa, D.; Sato, H.; Sakaki, S. J. Chem. Phys. 2007, 126, 244504.