## 3P074

## 金八核錯体の光学的性質の理論的研究

## (阪大院・理) <u>林 祥生</u>, 三木 瑞穂, 北河 康隆, 川上 貴資, 山中 秀介, 奥村 光隆 Theoretical Study for Optical Properties of Au<sub>8</sub> complexes

(Osaka Univ.) Sachio Hayashi, Mizuho Miki, Yasutaka Kitagawa, Shusuke Yamanaka, Mitsutaka Okumura

【序】金クラスターは原子数や立体構造によって化学反応性や光学的・電子的特性が大きく変化 するため、触媒やナノ材料の分野において注目されている。その立体構造を制御するために多配 座配位子であるジホスフィンが金ナノクラスター合成によく用いられている。金八核クラスター にジホスフィンが配位した金錯体は四面体型の金ユニットがエッジを共有した形をしており、今 までにない八核金錯体の立体構造を有している。そのために特異な立体構造を持つ八核金錯体の 物性は非常に興味が持たれ、研究がなされている。そこでこの八核金錯体の光学的性質を理論的 に解明するために、量子化学計算によって検討することとした。

【計算したモデル】金八核錯体 $[Au_8(dppp)_4]^{2+}$  (dppp:1,3-bis(diphenylphosphino)propane)のX 線結 晶構造から金クラスターのみを取り出したものをモデル 1, その金クラスター配位子の P 原子を 加えて結晶場理論を考慮した構造をモデル 2,  $[Au_8(dppp)_4]^{2+}$ のフェニル基をメチル基に置換した構 造をモデル 3,  $[Au_8(dppp)_4]^{2+}$ フルモデル構造をモデル 4 としている(図1)。



モデル1 (金クラスターのみ)



モデル3 (メチル置換) 図1.計算したモデル



モデル 2 (金クラスター+P 原子)



モデル4 (フルモデル)

【計算】すべての量子化学計算には hybrid 密度汎関数 B3LYP を用いた。閉殻系に対して制限法, 開殻系に対して非制限法を用いて計算した。励起状態の計算には時間依存密度汎関数法(TD-DFT) を使用した。また,金の基底に LANL2DZ,配位子に 4-31G 及び 6-31+G\*を用いて計算した。これ らの計算は全て GAUSSIAN09 を用いた。

【結果と考察】モデル 1, 2 に対して TD-DFT 計算を行ったところ,この錯体の吸収スペクトル を評価するには配位子の存在が重要であることが分かった。

そこでまず、モデル 3、4 それぞれについて一重項状態と三重項状態の構造最適化を行い、得 られた最適化構造に対して TD-DFT 計算をして吸収エネルギーと発光エネルギーを調べた。その 結果、最大吸収スペクトル (*E*<sub>max</sub>) はモデル4のほうがモデル3に比べて長波長側に現れ、実験値 に近い吸収波長を示した。また、電子励起の軌道の寄与について調べることにより、モデル3、4 いずれも HOMO→LUMO の電子励起であり、モデル4のフロンティア軌道は金クラスター部分の 軌道の広がりを示し(図2)、モデル3もこれに似たフロンティア軌道を示すことから、この錯体 の電子励起は金クラスターの metal – metal (MM) CT が主に関与していることが分かった。発光エ ネルギーに関してはモデル4のけい光エネルギーが最も実験値に近い値を得ることができ、この 錯体の発光はけい光によるものではないかと考えられる。

次に配位子に対する基底依存性を調べるために分散関数と分極関数を取り入れた 6-31+G\*基底 で 4-31G 基底での最適化構造に対して TD-DFT 計算を行い,吸収スペクトルを調べた。その結果,

**6-31+G\***基底のほうが長波長側に *E*<sub>max</sub>が現れ,実験値に近づいた。

さらに溶媒効果を調べるために, 実験に用いられた  $CH_2Cl_2$  溶媒を 雰囲気条件として加えて構造最適 化を行い, TD-DFT 計算により $\mathcal{E}_{max}$ を調べた。その結果,溶媒を考慮 したほうが $\mathcal{E}_{max}$  は長波長側に現れ, 実験値に近づくことが分かった。



 HOMO
 LUMO

 図 2. 一重項状態モデル4のフロンティア軌道

	モデル1	モデル2	モデル3	モデル4		モデル4 + 溶媒効果	実験値
基底関数	4-31G	4-31G	4-31G	4-31G	6-31+G*	4-31G	
$\mathcal{E}_{\max}(nm)$	365 - 412	741 - 732	481.84	502.91	520.32	519.34	520

表1. 最大吸収スペクトル ( $\mathcal{E}_{max}$ )

## 【参考文献】

[1] Y. Kamei, Y. Shichibu, K. Konishi, Angew. Chem. Int. Ed. 2011, 50, 7442