QM/MM 法による金(I)-イソシアニド錯体の吸収・発光に対する結晶効果の研究 (京大福井謙一研究セ) 〇青野 信治、榊 茂好*

QM/MM study of gold(I)-isocyanide complex:

Influence of molecular crystal on absorption and emission spectra

(FIFC, Kyoto Univ.) OShinji Aono and Shigeyoshi Sakaki*

【序】 金(I)-イソシアニド錯体は複数の単結晶構造を持ち、熱や光照射でなく機械的刺激に よって相転移を起こし、各々の単結晶構造で異なる発光色を示す事から分子科学的にも、ま た材料化学的にも興味深い系である。 phenyl(phenyl-isocyanide) Gold(I)錯体1は、溶媒中から 高速で結晶化させると単結晶構造 1b が、ゆっくり結晶化させると単結晶構造 1y が生成する 事が実験的に報告されている(Scheme 1)¹。1b では最小単位格子が2個の分子から構成され ているのに対し、1yでは16個の分子(Scheme 1bにおいて c軸方向に更に3層存在)から 構成されている。特に 1b では PhNC 基と Ph 基の平面角τが 70 度ほど捻じれた単量体から構 成されるのに対し、1vではPhNC 基とPh 基がほぼ並行な単量体から構成されている。また 1b では隣り合う分子間の Au-Au 距離は 4.7~5.7Å と長く、PhNC 基と Ph 基は CH-π相互作用 しているのに対し、1yでは隣り合う分子間の Au-Au 距離は 3.2~3.7Å と短く、PhNC 基と Ph 基の CH-π相互作用に加えて、PhNC 基のπ-π相互作用も存在している。

吸収・発光スペクトルのピーク位置は、これらの単結晶構造の間で大きく異なり、吸収ス ペクトルにおいて 1vは 1b よりも 1.0 eV、発光スペクトルにおいて 1y は **1b**よりも0.3 eV 以上低エネルギー側 へのシフトが観測されている¹。本研 究では、QM/MM 法で結晶効果を考慮 し、気相、溶液、結晶中での比較・検 討を行い、この原因の究明を試みた。





【方法】 構造最適化には B3LYP-D3 汎関数による DFT 法を用い、吸収エネルギーは B3LYP 汎関数による TDDFT 法で求め、発光エネルギーは B3LYP-D3 汎関数を用いた3重項-1重項 のエネルギー差で求めた。Auの原子価電子には(211111/411/2111/1)基底を用い、内殻電子は Stuttgart グループの ECP で置き換え、f 軌道の分極関数を1つ加えた。他の原子については 6-31++G**基底を用いた。CHCl3 中の溶媒効果は 3D-RISM 法、結晶効果は周期境界条件に基 づく QM/MM 法によって考慮した²。

本研究の QM/MM 法に基づく結晶中の構造決定は、次のように構築されている (Scheme 2)。 まず、基底状態結晶を点電荷とLJパラメータを用いてモデル化した。ここで、対称操作と格 子ベクトルによる並進操作を用いる事で全結晶部分を再構成できる領域を QM 領域に選び、

計算された RESP 電荷を MM 領域に 再分布させる事で自己無撞着的に MM 領域の点電荷と構造を決めた²。 これによって得られた基底状態結晶 中での吸収エネルギーを求めた。

基底状態結晶の MM モデルは固定 したまま、式(1)のエネルギー Ecrystal が最少となるように反応中心部分の 3 重項状態の構造を決定して、発光 エネルギーを求めた。

1. Modeling of MM crystal 2. Optimization of QM target MM structures were self-consistently generated from QM structure. MM structures were fixed. Minimum unit cells



本研究では、格子ベクトルと基底状態結晶の Au 原子の位置を実験結果に固定した。

またスペクトルに対する結晶内部と結晶表面の結果を調べるため、結晶内部で定めた構造 について、スラブモデルを適用し、結晶表面での吸収・発光スペクトルを求めた。

【結果と考察】 基底状態の単量体では、平面角τに対する気相中のエネルギー、CHCl₃中の 自由エネルギーはほぼ一定であり、常温では自由回転していると考えられる。TDDFT 計算の 結果、Ph 基のπ軌道から PhNC 基のπ*軌道への LLCT 励起が最低励起状態となるが、その振 動子強度は平面角τに強く依存している(図1)。また最低励起エネルギーは気相中で 3.2-3.3 eV、CHCl₃中で 3.7-3.8 eV と後者の方が 0.5 eV 高い。これは、錯体 1 の PhNC 基は中性であ るのに対して Ph 基はアニオン性であるので、より強い CH-π相互作用の溶媒和が Ph 基に生じ、 この溶媒和によって Ph 基のπ軌道が相対的に安定化するため、Ph 基のπ軌道から PhNC 基の π*軌道への LLCT 励起などの励起エネルギーは CHCl₃中でより高くなる事による。

結晶中の1bと1yについても、四量 体を QM 領域とした計算を行った(図 1)。**1b**での、4.1 eVの第一ピークは Ph 基のπ軌道から PhNC 基のπ*軌道へ の分子内および分子間 LLCT 励起であ るが、気相中の分子内 LLCT 励起に比 べて 0.8 eV ほど高い。これは、Ph 基 が隣り合う2つの分子の PhNC 基と CH-π相互作用している事が原因であ る。実際、CH-π相互作用が1つしかな い結晶表面の場合は、この LLCT 励起 は 3.7 eV に計算される。実験結果では 3.9 eV に大きなピークがある他、3.5 eV にショルダーと 3.2 eV に小さな吸 収が観測されているが、これらはCH-π 相互作用を1つ、あるいは全く持たな い分子の存在を示唆している。



1yでの結晶中と結晶表面で計算された 3.2 eV、3.1 eVの第一ピークはAuのd軌道からPhNC 基の π *軌道へのMLCT励起であり、実験値 2.9 eVに対応している。**1y**では隣り合う分子の Au-Au距離が短いので、anti-bonding combination型のd軌道が生じ、そのエネルギーが相対的 に高くなるため、 π - π *型LLCT励起よりもMLCT励起が低く、**1b**とは異なる励起状態となる。

また、気相、CHCl₃中の単量体の3重項状態は、PhNC 基の π - π *局所的励起構造が求まった。 この π - π *局所的励起は基底状態と電荷分布が大きく変化しておらず、発光エネルギーは気相、 CHCl₃中ともに2.72 eV であり、環境の影響を受けない。二量体も検証したが、 π - π *局所的励 起よりも anti-bonding combination 型 Au の d 軌道から bonding combination 型 PhNC 基の π *軌道 への MLCT 励起構造が安定であった(図2)。 π - π 相互作用構造は、CH- π 相互作用構造よりも

気相中で3 kcal/mol 安定であり、発光エネル ギーも前者が1.95 eV、後者が2.45 eV となり、 発光エネルギーは Au-Au 距離だけでなく、2 つの PhNC 基の向きにも大きく依存する。

1bでは、周囲の分子の配向性のため MLCT 型3重項構造を二量体間で作る事ができず、 PhNC 基のπ-π*局所的励起構造からの発光エ





ネルギーが 2.72 eV に求まった。一方、1y では MLCT 型3重項の CH-π相互作用構造を二量体 間で作り、両側の隣り合う二量体も近付く事で、その発光は 2.38 eV に求まった。

^[1] H. Ito et al., Nat. Commun. 2013, 4, 2009; T. Seki, K. Sakurada, H. Ito, Angew. Chem. Int. Ed. 2013, 52, 12828.

^[2] S. Aono and S. Sakaki, Chem. Phys. Lett. 2012, 544, 77.