2P084

アルキニル保護イリジウムクラスターのサイズ選択的合成と構造評価 (東大院理¹, 京大 ESICB², JST CREST³)

○山本博輝¹, 高畑遼¹, 山添誠司^{1, 2, 3}, 佃達哉^{1, 2}

Size-selective synthesis and structure characterization of alkynyl-protected iridium clusters

(UTokyo¹, Kyoto Univ. ESICB², JST CREST³)

OHiroki Yamamoto¹, Ryo Takahata¹, Seiji Yamazoe^{1, 2, 3}, Tatsuya Tsukuda^{1, 2}

【序】 2011年にはじめてアルキニル(RC=C-)保護金クラスターの合成が報告[1]され て以来、その構造や物性が活発に研究されている。最近の単結晶 X 線構造解析[2,3]によっ て、アルキニル配位子が Au-C 結合を介して直接金コアに結合した構造や、金アルキニル オリゴマーRC=C-Au-C=CR が π 結合を介して金コアに結合した構造など、多様な界面構 造を形成することが明らかにされた。特に直立型の結合様式ではアルキニル配位子の π 電 子系と金コアの電子準位のカップリングが報告されており、機能化の観点からも興味深い [2]。しかし、アルキニル保護金属クラスターの合成例は、これまで金と銀に限られており [1-3]、アルキニルによる保護が可能な金属元素の範囲や、金属元素ごとの界面構造などは 明らかにされていない。本研究ではこれらを解明することを目指して、フェニルアセチレ ン (PA) で保護されたイリジウムクラスター(Ir:PA)を例として取り挙げ、そのサイズ 選択合成と構造評価に取り組んだ。

【実験】 まず、ヘキサクロロイリジウム(IV)酸カリウムを、塩基性のエチレングリコールに溶解させ、アルゴン雰囲気下 160 °C で 1 時間加熱することで、イリジウムクラスターを調製した[4]。次に、これに PA のクロロホルム溶液を加え、60 °C で 3.5 時間攪拌 混合することで、配位子交換反応により Ir:PA クラスターを合成した。Ir:PA の組成および

構造を、透過電子顕微鏡(TEM)法、マトリックス支援レーザー脱離イオン化質量分析(MALDI-MS)法、X線光電子分光(XPS)法、X線吸収微細構造(XAFS)、及び赤外吸光分光(FT-IR)法によって評価した。

【結果と考察】 合成した Ir:PA クラスターの MALDI 質量スペクトルを図 1 に示す。質量数 12100 Da 付近 に鋭いピークが観察されたことから、単分散の Ir クラ スターが得られたことがわかった。これまでに単離・ 同定されている Au:PA クラスター[1]と同程度の金属— 配位子の組成比を仮定すると、Ir₅₀PA₂₄ (12037 Da)や Ir₅₁PA₂₃ (12129 Da) などが有力な候補として挙げられ る。図 2 に、Ir:PA クラスターの TEM 像と粒径分布を



図 1. 合成した Ir:PA の MALDI 質 量スペクトル.

示す。平均粒径は 1.3±0.2 nm であり、50 量体程度の単分 散クラスターが得られたことを支持している。また lr L₃ 殻 EXAFS 解析により求められた lr–lr の平均配位数 (7.3±0.9) も、lr:PA クラスターのサイズが 50 量体程度 であることと矛盾しない。

図 3 に、KBr 法で測定した PA と Ir:PA クラスターの FT-IR スペクトルを示す。まず、PA で 3290 cm⁻¹ に見ら れた C=C-H 伸縮振動のピークが Ir:PA クラスターでは消 失していることから、PA の水素が解離して直接 Ir-C 結 合が形成されていることが分かった。また、PA の C=C 伸縮振動のピーク並びにベンゼン環の C-H 伸縮振動のピ ークが、配位によって長波長シフトしていることから、 金—アルキニル間と同様[2]、Ir:PA においてもクラスター と配位子の末端アルキニル部位の間で電子的な共役が起 きていることが示唆された。さらに、Ir L₃殻 EXAFS 解析



図 2. Ir:PA の a) TEM 像と b) 粒 径分布.

で得られた Ir-C 結合の平均配 位数は 1.1±0.7 であり、 Au₅₄PA₂₆の Au-C 結合の平均 配位数(1.3±0.5)と同程度で あった[5]。このことは、PA は イリジウムクラスターに対し ても金クラスターと同様の配 位構造をとることを示唆して いる。



図 3. Ir:PA の IR スペクトル. *は赤方偏移後の C-H 伸縮振動及び C=C 伸縮振動のピーク.

[1] P. Maity, et al., J. Am. Chem. Soc. 2011, 133, 20123. [2] N. Kobayashi, et al., J. Am. Chem. Soc. 2013, 135, 16078. [3] Y. Wang, et al., J. Am. Chem. Soc. 2016, 138, 3278. [4] Y. Wang, et al., Chem. Mater. 2000, 12, 1622. [5] P. Maity, et al. J. Am. Chem. Soc. 2013, 135, 9450.