短い金属間距離を有する銀4核クラスターの光物性評価

(東大生研¹・東大院工²) ○和田 啓幹¹,²・石井 玲音²・砂田 祐輔¹,²
Photophysical Studies of Tetranuclear Silver Clusters with Short Ag–Ag Distances (¹Institute of Industrial Science, The Univ. of Tokyo, ²Graduate School of Engineering, The Univ. of Tokyo) ○Yoshimasa Wada,¹,² Reon Ishii,² Yusuke Sunada¹,²

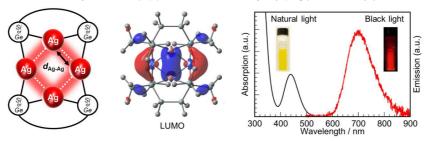
Monovalent complexes with coinage metals as the central atoms have been extensively studied for their applications in luminescent materials due to their stable d¹⁰ electronic configuration. However, monovalent Ag complexes are less capable of achieving low-energy visible light emission compared to their congeners, owing to their wide energy gap¹⁾. The energy levels of orbitals formed over multiple metal centers, however, are known to be influenced by intermetallic distances, enabling modulation of their photophysical properties.

In this study, we designed and synthesized two planar Ag₄ clusters with short Ag–Ag distances using bridging ligands terminated with Si or Ge atoms. Single-crystal X-ray diffraction revealed that the Ag–Ag distances in both clusters were approximately 2.70 Å, among the shortest recorded for Ag₄ clusters, with one exception. Furthermore, these Ag₄ clusters exhibited deep red emission with a peak maximum at approximately 700 nm. Quantum chemical calculations confirmed that this emission is owing to the formation of low-energy vacant orbitals localized at the center of the Ag₄ cluster framework.

Keywords: Intermetallic Interactions; Silver Cluster; Deep-red Emission; Metal Cluster

貨幣金属を中心金属に有する一価錯体はその安定な d¹⁰ 電子構造により発光材料応用が精力的に行われてきた。しかしながら一価の Ag 錯体はそのワイドギャップな性質に起因し、同族元素と比較して低エネルギーな可視光発光が難しい¹⁾。一方で、複数の金属中心から形成される軌道のエネルギー準位は、金属原子間距離の影響を受けることが知られており、吸収や発光などの光物性も変調されることが知られている。本研究では、ケイ素原子およびゲルマニウム原子を実践に有する架棒配位子を用い

本研究では、ケイ素原子およびゲルマニウム原子を末端に有する架橋配位子を用いることにより、短い Ag-Ag 間距離を有する二種の平面状 Ag4 核クラスターを創出した。 X 線構造解析の結果、Ag-Ag 間距離はどちらも約 2.70 Å と短く、既知の Ag4 核クラスターの中では、一例を除いて最短であった。 さらに、合成した Ag4 核クラスターは約 700 nm に極大をもつ深赤色発光を示し、これは Ag4 核構造の中心に形成された低エネルギーな空軌道に起因することが量子化学計算により確認された。



1) K. Tsuge, *Bull. Jpn. Soc. Coord. Chem.*, **2010**, *56*, 24-40; T. Tsubomura, et al., *Bull. Jpn. Soc. Coord. Chem.*, **2008**, *52*, 29-42.