3Cp08

## 金サブナノクラスターの構造と光化学反応

(分子研・総研大)根岸雄一・〇佃達哉

【緒言】近年,チオールなどの有機単分子膜で保護された金属クラスター(Monolayer-protected clusters; MPCs)が,新しい機能性材料の基本構成単位として様々な分野で注目されている [1]. なかでも、1 ナノメートル(~40 量体)以下の極微小な金属コアを持つ MPC は、バルク金属 からのスケーリングによる予想を超えた特異的な性質を示すことから、ユニークな物質群を構成することが期待される.われわれはこのような観点から、サブナノメートルサイズの金属コアを持つ MPC の調製法を開発し、その構造評価および機能探索を進めている[2,3].本研究では、光との相互作用によって誘起される金サブナノクラスターの物理的化学的なプロセスを追跡し、バルク金属表面上のチオール単分子膜の光特性との対比を行った.

【実験】まず,塩化金酸と 2,3-ジメルカプトこはく酸(DMSA: HO<sub>2</sub>CCH(SH)-CH(SH)CO<sub>2</sub>H) を 1:2 のモル比で水中で混合し,暗黄色の混合液を得た.未反応出発物質や低分子量の副生成 物を,限外ろ過法(分画分子量 10kDa)あるいはカラムクロマトグラフィーによって除去し, Au:DMSA クラスターを精製した.配位子のカルボキシル基同士の水素結合によるクラスターの 凝集を防ぎ,分散性を向上させるために,さらに下記の表面処理を行った.試料の調製および 保管は暗室で行った.

サンプル 1: Au:DMSA クラスターを水中(pH~11)に分散した. アルカリ性条件下ではほとん どすべてのカルボキシル基(pKa=2.71, 3.43)が COO<sup>-</sup>に解離するため, クラスター間にはク ーロン斥力が働く.

サンプル **2**: サンプル **1** を *n*-テトラオクチルアンモニウムブロマイド(TOABr) などの相間移 動試剤を含むトルエン溶媒中に抽出した. このとき COO<sup>-</sup>と N<sup>+</sup>(*n*-C<sub>8</sub>H<sub>17</sub>)<sub>4</sub> とのイオン対形成によって疎水性保護膜が形成される.

上記試料に含まれるクラスターの構造および光学的性質を、レーザー脱離イオン化(LDI)質量 分析法・透過型電子顕微鏡(TEM)観察・X線光電子分光法・赤外分光法・エネルギー分散 X 線分光法(EDX)・紫外可視吸収分光法・蛍光分光法を用いて調べた.

【結果と考察】 355 nm のレーザー光励起による 2 の LDI 質量スペクトルを測定したところ,DMSA 配位子 の C-S 結合が解離した Au<sub>n</sub>S<sub>m</sub>-のみが観測された(図 1).レーザーパワー依存性に対する検討から,質量ス ペクトルは調製したクラスターのサイズ分布や化学的 組成を忠実に再現していると結論した.EDX による元 素 分 析 の 結 果 も あ わ せて 考 慮 し,主生成 物 は Au<sub>12</sub>(DMSA)<sub>7</sub> であると結論した.この結果はコアサイ ズが 0.8 nm 程度であることに相当しており,TEM 観 察 の 結 果 を 支持している. 魔 法 数 ク ラス ター Au<sub>13</sub>(DMSA)<sub>8</sub> については,立方八面体の Au<sub>13</sub> 骨格の 8 つの(111)面に DMSA が 1 分子ずつ配位した閉殻構造 が推定できる.



図 2a に 1 の水溶液(298 K)の吸収スペクトルを示す.500 nm 付近から短波長側に立ち上が り、290( $\varepsilon$ =6.6×10<sup>4</sup> M<sup>-1</sup>cm<sup>-1</sup>)および 390 nm ( $\varepsilon$ =2.7×10<sup>4</sup> M<sup>-1</sup>cm<sup>-1</sup>)付近に2つの吸収極大が 持つ.これらの吸収スペクトルは、可視全域に渡って吸収を示す金ナノ粒子のものとは大きく異 なる.むしろ[Au<sub>18</sub>Se<sub>8</sub>(dppe)<sub>6</sub>]<sup>2+</sup>などの Au(I)多核錯体[4]や気相に孤立した Au<sub>n</sub> (*n*=11, 13)クラスタ ーの吸収スペクトル[5]と類似しており、先のクラスターサイズ評価の妥当性を示している.それ らのスペクトルの帰属をもとに、390 nm の吸収極大は金属コアに局在化したバンド間遷移、お よび配位子から金属コアへの電荷移動によるものと帰属した.2 のトルエン溶液(298 K)の吸 収スペクトル(図2b)も類似しており、TOA<sup>+</sup>膜の形成がクラスターの電子状態に対して実質的 な影響を与えていないことがわかる.この吸収帯を光励起すると以下の緩和過程が観測された.

●可視発光: 298 K において 1 および 2 を 400 nm の光で励起すると、それぞれ 630 nm および 643 nm に極大をもつ可視発光が観測された(図 2a, b). 金ク ラスターからの発光波長は, 直径 1.8 nm では 770 nm [6], 金8量体では 450 nm [7]であり, 今回の結果を 併せて考えると、サイズの減少と共にブルーシフト する様子が伺える、発光の量子収率は各々 1×10<sup>-6</sup>. 3×10<sup>-5</sup>と見積もられ、バルクの金表面と比較すると 10<sup>4</sup> 以上の増強に相当する. Stokes シフトが 1.2 eV と大きいことから、この発光は、励起一重項状態か らの項間交差を経て生成した励起三重項状態からの リン光放出によるものと考えられる. また, 77K に おいて 2 の発光スペクトルを測定すると、ピーク位 置が短波長側にシフトし,量子収率も 6×10<sup>-3</sup> まで 増大した(図 2c). 観測されたブルーシフトは,低 温媒体中で励起状態クラスターの構造変化の程度が 小さいことを表している.

②光解離反応:溶液中に分散した1に400 nmの光を照射し続けると,吸収スペクトルの形状が変化するとともに(図3a),発光強度が著しく低下した.この光反応生成物のTEM像には2.8±0.8 nmの直径をもつ粒子が観測された(図3b).この生成物を金ナノ粒子と考えると、520 nm付近にプラズモンバンドが観測されないという実験事実(図3a)を説明できない.むしろ,指数関数的な吸収スペクトルや非発光性という特徴[8]から.硫化金ナノ粒子が生成していると考えるのが妥当である.図1の結果が示すように、DMSA配位子のS-C結合の選択的な光解離が引き金となってAu:DMSAクラスターの劣化が進行すると考えられる.



図 2. (a) サンプル1 (298 K), (b) サンプル2 (298 K), (c) サンプル 2 (77 K)の吸収スペクトル (abs),発光スペクトル (em),励起スペクトル (ex).



図 3. (a) サンプル 1 (298 K)に 404 nm を連続照射 したときの吸収スペクトル変化, (b) 20 時間照射後 のサンプル 1 に含まれる粒子の電子顕微鏡像とサ イズ分布.

金クラスター 1 および 2 の光に対するこれらの挙動は、バルク金属表面上のチオール自己組織 化膜(2D-SAM)の場合とは対照的である. 2D-SAM に光を照射すると、下地金属中で発生した 励起電子は電子や格子フォノンとの非弾性衝突により失活するため、熱として散逸する過程が支 配的である. その結果、発光などの輻射過程は抑制され、ジスルフィド RSSR の脱離などの熱励 起過程が進行する. これに対して、金属クラスターでは電子構造が離散的になるとともにこれら の無輻射緩和過程が抑制され、発光や電子励起状態が直接関与した化学反応の重要性が増大する 様子を今回の観測結果は示している.

【謝辞】本研究は、総研大共同研究および文部科学省ナノテク総合支援プロジェクトの一環として行われた.

【参考文献】 [1] R. L. Whetten et al. *Adv. Mater.* **8**, 428 (1996). [2] Y. Negishi et al. *Chem. Phys. Lett.* **366**, 561 (2002). [3] Y. Negishi and T. Tsukuda, *J. Am. Chem. Soc.* **125**, 4046 (2003). [4] A. Vogler and H. Kunkely, *Coord. Chem. Rev.* **219-221**, 489 (2001). [5] B. A. Collings et al. *J. Chem. Phys.* **101**, 3506 (1994). [6] T. Huang and R. W. Murray, *J. Phys. Chem. B* **105**, 12498 (2001). [7] J. Zheng et al. *J. Am. Chem. Soc.* **125**, 7780 (2003). [8] T. Morris et al. *Langmuir* **18**, 535 (2002).