極細金ナノロッド:原子構造、安定性、および光学特性

¹東大院理,²京大ESICB 〇高畑遼¹,山添誠司^{1,2},小安喜一郎^{1,2}、佃達哉^{1,2}

Ultrathin Gold Nanorods: Atomic Structures, Stability and Optical Properties

ORyo Takahata¹, Seiji Yamazoe^{1,2}, Kiichirou Koyasu^{1,2}, Tatsuya Tsukuda^{1,2}
¹ Department of Chemistry, School of Science The University of Tokyo, Japan
² ESICB, Kyoto University, Japan

[Abstract] In this study, we developed a synthetic method and investigated structures, stability and optical properties of ultrathin Au nanorods with the diameter of < 2 nm (AuUNRs). The length of the AuUNRs was controlled in the range of >5 nm while retaining the diameter to be \sim 1.8 nm by changing the concentration of oleilamine (OA) as a surfactant. High-resolution TEM showed that the AuUNRs can be viewed as multiply-twinned crystals composed of cuboctahedral Au₁₄₇ units. The AuUNRs were shortened spontaneously due to Rayleigh instability in the absence of excess amount of OA, but could be stabilized via ligation by thiol. The AuUNRs exhibited a longitudinal mode of the localized surface plasmon resonances (LSPRs): the resonance wavelengths increased with the lengths, but were significantly red-shifted with respect to those of the conventional Au nanorods of comparable aspect ratios.

【序】直径が 10 nm を超える金ナノロッド (AuNRs) は、その特徴的な局在型表面プ ラズモン共鳴 (LSPR) を利用した、センシングや温熱療法などさまざまな分野で応 用されている。一方、直径が 1 nm 程度まで微細化されたロッド状の金クラスターで は、その光学吸収は離散化された電子準位間の 1 電子遷移に支配されるようになる[1]。 本研究では、直径が 2 nm 以下の新しい金ナノ構造体 (極細金ナノロッド AuUNRs) の長さを制御する方法を開発し、その原子構造、光学特性、形態安定性を調べること で、直径が微細化されたことの特徴を明らかにすることを目指した。

【方法】減圧蒸留によって精製したオレイルアミン(OA)のシクロヘキサン溶液に HAuCl₄·4H₂Oを加え、室温で2時間撹拌した。さらにこの溶液をシクロヘキサンで希 釈した後、トリイソプロピルシランを還元剤として加えて静置した。この溶液を濃縮 した後にヘキサンで希釈し、-20℃で一晩静置することで AuUNRs を沈殿として得た。

得られた AuUNRs は OA を含むクロロホルム溶液に再 分散させて、各種測定に使用した。高分解能透過型電 子顕微鏡(HRTEM)像から、長さ、太さと原子構造を 評価した。紫外可視近赤外分光法(UV-vis-NIR)によ り光学特性と形態安定性を評価した。また、合成後の AuUNRsの配位子を OA からグルタチオン(GSH) へ と交換し、その光学特性と安定性の評価を行った。

【結果・考察】合成: OA の初期濃度を(a) 0.5, (b) 1.0, (c) 1.5 mg/mL と変化させたときに得られた AuUNRs の TEM 像を Figure 1 に示す。AuUNRs の平均直径(ϕ)を 2 nm 以下に保持したまま、平均長(*L*)が(a) 13, (b) 8.7,



Figure 1. TEM images of AuUNRs with different lengths L: Length, ϕ : Diameter

(c) 5.2 nm と系統的に伸長した AuUNRs の合成を確認した。このように OA の初期濃度を変えることで、長さが 5-400 nm の範囲で制御された高純度の AuUNRs を系統 的に合成する方法を確立した[2]。

原子構造: AuUNRs の構造を原子レベルで明らかに するため、約 500 個の AuUNRs (平均直径 1.9 nm)の HRTEM 像を解析したところ、AuUNRs 中のドメインの 格子パターンが 6 種類に分類できることがわかった。い くつかのモデル構造を考慮して HRTEM 像の格子パタ ーンを解析することで、約 80%の AuUNRs が、長軸方 向に対して周期的(平均ピッチ 1.4 nm)に双晶面をもつ 多重双晶構造を持つことが明らかになった。双晶面間の 部分構造のサイズが立方八面体の Au₁₄₇ 量体に近いこと から、AuUNR のモデル構造として、Au₁₄₇ クラスターが (111)面を介して 1 次元に連結したオリゴマー構造を提 案した (Figure 2) [3]。

AuUNRs は、長さに応じて近赤外から遠 光学特性: 赤外域に Figure 3a のような吸収バンドを持つ。この吸 収バンドは、長さと偏光角に対する依存性から、LSPR の長軸モードに帰属された [2]。本研究では、従来より も長さの短い AuUNRs を系統的に調製し、アスペクト比 と共鳴波長の相関を明らかにした。直径 2 nm 以下の AuUNRs(赤)と直径が10nmを超えるAuNRs(青)の LSPR の共鳴波長とアスペクト比の関係を、Figure 3b に 示した。この図から、AuUNRs の LSPR の共鳴波長は、 同程度のアスペクト比をもつ AuNRs のそれよりも赤方 偏移することが分かった。AuUNRsの配位子を OA から GSH に交換することで、LSPR の共鳴波長は青方偏移し た。直径の微細化や表面修飾による AuUNRs の LSPR の 吸収波長の変化の起源については現在のところ明らか になっていないが、電子準位の離散化や化学修飾による 電子密度の変調などが一因として考えられる。

形態安定性: AuUNRs は、OA が共存した分散媒中 では安定であるが、分散媒中のOA の濃度を低下させる と、LSPR の長軸モードの共鳴波長が青方偏移しながら 吸収強度が減少する様子が観測された (Figure 4)。この とき AuUNRs の長さが短くなっていることが TEM によ って確認された。この現象は、AuUNRs がレイリー不安 定性により直径約 2 nm の Au ナノ粒子 (AuNSs) に自 発的に断裂したためと考えられる[4]。断裂後の AuNSs の直径 (~2 nm) が立方八面体の Au₁₄₇クラスターに近 いことから、AuUNRs の長軸に対して周期的に存在する 双晶面で断裂するものと思われる。この断裂は OA から GSH への配位子交換によって抑制することに成功した。

Multiply twin structures Cuboctahedral Au₁₄₇ oligomer

Figure 2. HRTEM image and ideal mode of AuUNRs.



Figure 3. (a) Optical spectrum of AuUNRs with the length of 8.7 nm and (b) a plot of the resonance wavelengths as a function of aspect ratios.



Figure 4. Time course spectra and TEM images during breakups.

【参考文献】

[1] S. Takano, S. Yamazoe, K. Koyasu, T. Tsukuda, J. Am. Chem. Soc., 137, 7027–7939 (2015).

- [2] R. Takahata, S. Yamazoe, K. Koyasu, T. Tsukuda, J. Am. Chem. Soc., 136, 8489-8491 (2014).
- [3] R. Takahata, S. Yamazoe K. Koyasu, T. Tsukuda, J. Phys. Chem. C, 121, 10942-10947 (2017).
- [4] R. Takahata, S. Yamazoe, C. Warakulwit, J. Limtrakul, T. Tsukuda, J. Phys. Chem. C, 120, 17006–17010 (2016).