粒径選別された気相生成 Ag ナノ粒子の液相捕獲

(中央大院・理工) 〇橋本奈緒美、前田太志、村山美乃、田中秀樹

【緒言】

金属ナノ粒子は物理的・化学的性質が粒径に顕著に依存することから、粒径制御が非常に重要で ある。粒径制御された金属ナノ粒子の生成方法は、大きく分けると液相中における化学的還元法 と、気相中における物理的手法の2種類がある。化学的還元法を用いて生成した場合、粒子の大 きさは還元剤や保護剤の組み合わせや濃度など、様々なパラメーターのバランスから成り立って おり、粒径を制御するのは一般には難しい。一方、気相中における物理的手法を用いた場合、粒 子の大きさは質量分析法や静電捕集法などを用いることで比較的容易に選別することが出来る。 そこで本研究では、気相中において粒径選別したナノ粒子を液相中に導入し、気相中で生成し粒 径制御されたナノ粒子を溶液中に捕獲することを目指した。粒径選別には微分型電気移動度分級 器 (DMA)を用いた。液相捕獲にあたっては、水溶性高分子であるポリビニルピロリドン (PVP、 平均分子量 40000)を用いた。また、気相中にて選別された金属ナノ粒子を直接コロジオン膜付き Cu グリットに静電捕獲し、溶液中への捕獲前後で粒径の比較を行った。なお捕獲されたナノ粒子 については、走査透過電子顕微鏡 (FESEM)、紫外可視吸収スペクトル、および X 線光電子分光法 (XPS)を用いて評価を行った。

【実験方法】

N₂気体流中、大気圧下において、粒状Agを 1100 ℃で蒸気化させ、自然放冷させることによっ てナノ粒子を生成した。生成したナノ粒子を²⁴¹Amに通してイオン化した後、DMAにてナノ粒子 を選別した。その後、選別されたナノ粒子を含むN₂気体流を、PVP水溶液に通過させた。なお、 このときのPVP濃度は 1.25gL⁻¹とした。ナノ粒子流を通じた溶液中に、コロジオン膜付Cuグリット を浸した後、純水で洗浄後、室温にて乾燥させFESEM観察を行った。また、ナノ粒子流を通じた 溶液を紫外可視吸光光度計にて分析した。さらに、ナノ粒子流を通じた溶液をSi基板上に滴下さ せ、乾燥させた試料を用いてXPSスペクトルを測定した。

【結果・考察】

気相中にて11 nmに選別されたAgナノ粒子を直接コロジオン膜付きCuグリットに静電捕獲した 試料と、ナノ粒子を含むN₂ガス流をPVP水溶液中に通過させた試料の粒子のFESEM像を図1に示 す。気相中にて直接捕獲したナノ粒子の粒径はおよそ8 nmとなった。また、PVP水溶液中のナノ 粒子の粒径はおよそ11 nmとなった。どちらの粒径も選別した粒径とほぼ一致している。したが って、気相中で生成した粒径を凝集せずに溶液中に捕獲できたと言える。

次に、DMA にて 11 nm と 15 nm の 2 種類の粒子をそれぞれ選別し PVP 水溶液中に捕獲を行い、 捕獲後の Ag ナノ粒子の粒径の比較を行った。11 nm に選別した場合を図 1 (a) に、15 nm に選別 した場合を図 2 に示す。11 nm に選別したナノ粒子を通じた PVP 水溶液の場合、粒径はおよそ 11 nmとなり、選別粒径とほぼ一致した。一方、15 nm に選別 した場合、捕獲されたナノ粒子の典型的な粒径は 15 nm とな った。しかし、8 nm ほどの非常に小さい粒子や 20 nm ほど の大きな粒子も存在した。選別粒径が 10 nm のときと比較す ると、選別粒径が大きい方が捕獲後の粒径がばらつく結果と なった。DMA によって選別した粒径より大きくなった粒子 については、選別する粒径が大きくなることで粒子同士の接 触が生じやすくなったため、ナノ粒子同士の凝集が生じ、こ のような粒径の大きな粒子が出来てしまったと考えられる。 また、選別した粒径よりも小さくなった粒子については、 PVP 水溶液中にナノ粒子が導入された際に発熱が生じ、ナ ノ粒子の分解が起こり、選別した粒径よりも小さい粒子が存 在した可能性がある。

DMAにて 11 nmに選別したナノ粒子を含むN2ガス流を PVP水溶液中に通じた後の溶液の紫外可視吸収スペクトル を図 3 に示す。410 nmに吸収がみられた。この吸収波長は Agナノ粒子の表面プラズモン共鳴に由来する波長とほぼ一 致している。このことから、溶液中には数 10 nmのAgナノ粒 子が含まれていることが確認できる。

ナノ粒子流を通じた溶液を Si 基板上に滴下させ、乾燥さ せた試料を用いて XPS スペクトルを測定したところ、Ag 3d に由来するピークが得られた。また、PVP に含まれる C、O、 および N に由来するピークも得られた。そのときの O 1s ス ペクトルを図4に示す。O 1s スペクトルのピーク値は 533.2 eV であり、PVP 分子中の酸素に帰属された。また、酸化銀 が存在した場合、ピーク値は 529.6 eV となる。したがって、 捕獲されたナノ粒子に含まれる Ag は酸化していない Ag で あることが確認できた。



図1.11 nmに選別したAgナノ粒子の FESEM (明視野)像; (a) PVP水溶液中に 捕獲した場合と(b) 気相中にて直接捕 獲した場合



図2.15 nmに選別したAgナノ粒子を 含むN₂ガス流を通過させた溶液の FESEM (明視野)像



図3.11 nmに選別したナノ粒子を含むN₂ガス 流を通過させたPVP水溶液の紫外可視吸収 スペクトル



図4. ナノ粒子を含むN₂ガスを通過 させたPVP水溶液のXPS O 1sスペク トル