3C07

## 有機ケイ素・鉄複合超微粒子の気相作製と形態制御

(東邦大院理\*千葉大工\*\*) 阿部巧輔\*石倉仁美\*\*高橋 正\*森田 浩\*\*

【序】金属を含む超微粒子はサイズをそろえて集積させると、高密度な磁気記録材料と なりうる。超微粒子の作製法として液相法がよく知られているが、超微粒子を気相中で 作製すると、新規な化学種を微粒子中に固定したり、表面に光化学反応性をもたせるこ とができるなど、液相中の反応よりいくつかの利点があることから、我々は気相中で微 粒子を作製する新規なプロセスを開発をおこなっている<sup>(1)</sup>。

有機金属化合物である Fe(CO)<sub>5</sub> は、紫外光を吸収して光化学反応を開始し、気相中で結 晶状の微粒子を沈積する<sup>(2)</sup>。紫外域に吸収を持たない有機ケイ素化合物である Allyltrimethylsilane (ATMeSi) との混合気体に紫外光を照射すると、結晶状の沈積物と超微 粒子が作製でき、さらに二硫化炭素(CS<sub>2</sub>)を加えた三成分系気体試料からは微粒子のみが 作製できた。三成分系試料からの沈積物の形態は ATMeSi と CS<sub>2</sub>の分圧に依存し、外部磁 場の影響も受けた。微粒子形成反応過程を気体の FT-IR スペクトルとモニター光 (He-Ne レーザー光)の散乱光強度の測定結果から解析した。

【実験】ATMeSi(東京化成)、Fe(CO)<sub>5</sub>(関東化学 純度 >95%)、CS<sub>2</sub>(関東化学 純度> 99%)各液体は真空ラインで凍結、脱気、解凍をそれぞれ3回繰り返した後、真空蒸留 を行い精製した。それぞれの蒸気をATMeSi、Fe(CO)<sub>5</sub>、CS<sub>2</sub>、の順に真空ライン(背圧6 ×10<sup>-5</sup>Torr(1Torr = 133.3Pa)以下)を用いて気体セルに封入した。気体セルに高圧水銀灯 (Ushio UM-452 450W)の313nm光(フィルターUV29+UVD33S)を主に照射し、CS<sub>2</sub> とFe(CO)<sub>5</sub>を励起させ反応を開始させた。

微粒子形成過程を観測するため、モニター光(He-Ne レーザー光 UNIPHASE 1103P, 633nm)の微粒子による散乱光強度を計測した。磁場(1T~5T)は冷凍機直冷式超電導 磁石(Toshiba TM-5SP)で印加した。生成物の分析に SEM(JEOL JSM-6060), FT-IR (NICOLET NEXUS 400FT-IR)を使用した。

【結果と考察】

ATMeSi (10Torr)、Fe(CO)<sub>5</sub> (2Torr)、CS<sub>2</sub> (10Torr)の混 合気体に主に 313nm の光を照射した結果、平均粒径 0.35 µ m のやや黄色がかった茶色の超微粒子が作製で きた (Fig.1)。

また、気体セルの内径を 35mm から 20mm と小さく すると超微粒子の粒径が 0.35 µ m から 0.26 µ m へと小 さくなり、光化学反応時間で粒径が制御できることを 見出した。(Fig.2) Fig.1. ATMeSi



Fig.1. ATMeSi(10Torr) Fe(CO)<sub>5</sub>(2Torr) CS<sub>2</sub>(10Torr) の混合気体に光照射し作製した超微粒子のSEM 像写真

Fig.3A に ATMeSi (10Torr)、Fe(CO)<sub>5</sub> (2Torr)、CS<sub>2</sub> (10Torr)の混合気体から作製した生成物の SEM 像写真を示す。生成物は球形の超微粒子であっ たが、CS<sub>2</sub> の分圧を 5Torr 減らすと生成物はと ころどころ膨らんだ薄膜状になり(Fig.3B)、 CS<sub>2</sub> の分圧を変化させるだけで、形態が大きく 変化することを見出した。

生成物の FT-IR スペクトルを Fig.4 にしめす。 610 cm<sup>-1</sup>,573 cm<sup>-1</sup> に(Fe-CO)、2003 cm<sup>-1</sup>,2037 cm<sup>-1</sup>に (C O)と Fe(CO)<sub>5</sub> 由来のピークが、ま た、1253 cm<sup>-1</sup> 856 cm<sup>-1</sup> には ATMeSi のトリメ チルシリル基に帰属できるバンドが観測でき、 複合超微粒子が作製できたことがわかった。 また、CS<sub>2</sub> の分圧を減らすと(Fig3.B)、995cm<sup>-1</sup>、 1160cm<sup>-1</sup> のピークがなくなる変化が見られ、 わずかだが化学構造が変化することがわかっ た。

次に微粒子形成過程における磁場効果を確 認するために、分圧を一定にし(ATMeSi 10Torr + Fe(CO)<sub>5</sub> 2Torr + CS<sub>2</sub> 10Torr)外部磁場を印加 しながら光照射を行った(0T~5T)。沈積した 生成物はいずれも球形の微粒子だった。また、磁 場を印加するにつれて粒径が大きくなることも わかった。



Fig.2. ATMeSi、Fe(CO)<sub>5</sub>、CS<sub>2</sub>の混合気体に光照射し 作製した超微粒子の粒径分布(内径35mm,20mm)



Fig.4. A: ATMeSi (10Torr) + Fe(CO)<sub>5</sub> (2Torr) + CS<sub>2</sub> (10Torr)、B: ATMeSi (10Torr) + Fe(CO)<sub>5</sub> (2Torr) + CS<sub>2</sub> (5Torr) それぞれの混合気体に光 照射し作製した超微粒子の FT-IR spectra



Fig.3. A:ATMeSi (10Torr) + Fe(CO)<sub>5</sub> (2Torr) + CS<sub>2</sub>(10Torr)、B: ATMeSi (10Torr) + Fe(CO)<sub>5</sub> (2Torr) + CS<sub>2</sub> (5Torr) それぞれの混合気体に光照射し作製した超微粒子の SEM 像写真

## References

- (1) H.Morita, J.Photopolym.Sci.Techonol. 12(1995) 95.
- (2) H.Morita, H.Okamura, and H, Ishikawa, TML Annual Report Supp. (2003) 263