構成原子数の揃った(CdSe)_nナノ粒子の CP/MAS NMR による構造解析

○野田泰斗¹,山同精一朗¹,粕谷厚生²,前川英己¹ ¹東北大学大学院工学研究科,²東北大学国際高等融合領域研究所

Structure Analysis of Atomically Precise (CdSe)_n 1nm-particle by CP/MAS NMR

°Yasuto Noda¹, Seiichiro Sando¹, Atsuo Kasuya², Hideki Maekawa¹ ¹Department. of Metallurgy, Graduate School of Engineering, Tohoku University ²Institute for International Advanced Interdisciplinary Research, Tohoku University

Small 1 nm-particle of CdSe showing a sharp photoabsorption peak at 350 nm has been selectively synthesized as a single species in solution. Solid CP/MAS NMR spectra of ¹¹³Cd and ⁷⁷Se exhibited a single narrow peak with much larger chemical shift anisotropy and finite asymmetry compared with the essentially isotropic bulk CdSe. The result is interpreted that this extremely small nanoparticle has most of atoms on the surface deforming from the bulk fragment of sp³ configuration into an assembly consisting of all apex of equivalent symmetry on the surface to be particularly stable and grown preferentially.

【背景と目的】

ナノ粒子はバルク結晶とは大きく異なる原子配置をとり、特に表面原子の配置は発光や 光触媒反応といった物理的・化学的な物質機能に重要な役割を果たす。ナノ粒子に特有の 物質機能の研究は、測定に耐える充分な量の原子レベルで整った構造のナノ粒子を作製 し構造と機能の関係を理解することが必要である。化合物半導体ナノ粒子、中でも CdSe の ナノ粒子は、量子閉じ込め効果により粒径だけで発光波長を可視光全領域に渡って制御で きる。2nmより大きな粒子の構造はウルツ鉱型バルク結晶に近いことが透過型電子顕微鏡な

どにより観測されている。1nm 台の粒子は作製と評価が困難になりその詳細は明らかにされていない。 これまでに我々は Fig. 1 に示すような鋭い吸光ピークを波長415nmに現す大きさ1.5nmの (CdSe)₃₄ ナノ粒子が選択的に溶液中に生成することを報告 してきた[1]。本研究では界面活性剤を (CdSe)₃₄ト ルエン溶液に添加することでFig.1 に示すように波 長350nm に吸光スペクトルを現す原子数と化学量 論比が定まった大きさ 1nm の (CdSe)_nナノ粒子を 選択的に作製し,表面に存在する界面活性剤の ¹H による CP/MAS NMR を用いてその構造を明ら かにすることを目的とした。



Fig.1 Time-resolved photoabsorption spectra of $(CdSe)_n$ nanoparticles growing after addition of a surfactant to $(CdSe)_{34}$ toluene solution.

キーワード:半導体ナノ粒子,固体 NMR, CP/MAS,構造解析,表面

著者ふりなが:のだやすと,さんどうせいいちろう,かすやあつお,まえかわひでき

【実験方法】

溶液法により作製した(CdSe)_nトルエン溶液にメタノールを添加して(CdSe)_nナノ粒子を沈 殿させ、遠心分離で不純物から分離して回収したのち自然乾燥させて黄緑色の(CdSe)_n粉 末固体を得た。この粉末試料を4mmローターに詰め¹¹³Cdと⁷⁷Se CP/MASをMASの回転 数と接触時間を変えて測定した。分光器はBruker DRX 400を用いた。

【結果と考察】

Fig. 2 に MAS の回転数を変えて測定した (CdSe)_n ナノ粒子の¹¹³Cd(左)と⁷⁷Se(右)の CP/MAS スペクトルを示す(灰色はバルク CdSe のシングルパルス)。矢印で示した (CdSe)_n ナノ粒子の等方化学シフト(δ_{iso})の信 号は¹¹³Cdと⁷⁷Seの両方とも鋭い1本のピー クのみである。ピーク位置と半値幅の値はそ れぞれ¹¹³Cdでは576 ppmと6.6 ppm,⁷⁷Se では-671 ppmと12.5 ppmである。また化学シ フトテンソルの主値($\delta_{11}, \delta_{22}, \delta_{33}$)を¹¹³Cd と ⁷⁷Se のそれぞれのスペクトルのスピニングサイ ドバンドを解析することで決定し、化学シフト



Fig.2 ¹¹³Cd (left) and ⁷⁷Se (right) CP/MAS NMR spectra of (CdSe)_n nanoparticles (NPs) and single pulse NMR spectra of bulk CdSe. Arrows denote the isotropic shift.

異方性の大きさ($\Delta \delta = \delta_{33} - (\delta_{11} + \delta_{22})/2$)と非対称性因子($\eta = (\delta_{22} - \delta_{11})/(\delta_{33} - \delta_{iso})$)を CdSe ナノ粒子で初めて求めた(Table 1)。さらに交差分極の接触時間 τ を変えて信号強度 $M(\tau)$ を測定し, $M(\tau) = M_0 \left(\exp(-\tau/T_{1\rho l}) - \exp(-\tau/T_{1S}) \right) / (1 - T_{1S}/T_{1\rho l})$ でフィッティングし交差 緩和時間 T_{1S} を求めたところ,¹¹³Cd では 3.10 ms,⁷⁷Se では 2.22 ms を得た。

これまでに報告された大きさ 2nm 以上の CdSe ナノ粒子の⁷⁷Se NMR では、ファセットと稜, 頂点のサイトで化学シフトの値はそれぞれ-635ppm, -592 ppm, -550 ppm である[2]。一方で [(SeCd₈(SePh)₁₆)]²錯体の¹¹³Cd 溶液 NMR では、内側のサイトの信号は 509 ppm、外側のサ イトは 549 ppm に現われる[3]。 $\Delta \delta$ はバルクの値に対し数倍以上大きく、バルクの sp³結合と は異なる構造で安定化していることを示唆している。また *c* 軸を持つバルク構造では Cdと Se は結晶学的に同じサイトに属すため両方とも η が0 になるのに対し、(CdSe)_n ナノ粒子では Cd は 1 に近いが Se は大きく異なる値になり、Cd と Se が違うサイトに属していると考えられる。ま た $T_{\rm IS}$ は⁷⁷Se の方が短いことから Se がより表面に出ている可能性を示唆している。以上のこと から、大きさ 1nm の(CdSe)_n ナノ粒子の表面は全て等価な頂点からなる構造に変化すること で安定化していると結論付けた。

	$\delta_{\rm iso}({\rm ppm})$	$\delta_{11}(\text{ppm})$	δ_{22} (ppm)	δ_{33} (ppm)	$\Delta\delta$ (ppm)	η
¹¹³ Cd _{NPs}	576	464	475	789	320	0.05
$^{77}\mathrm{Se_{NPs}}$	-671	-588	-669	-756	-128	0.95
$^{113}Cd_{Bulk}$	554	534.3	534.3	593.3	59	0
⁷⁷ Se _{Bulk}	-473	-502.3	-458.3	-458.3	-44	0

Table 1.	¹¹³ Cd and	''Se peal	k profiles	of CdSe	nanoparticles	(NPs)) and bulk	CdSe.
----------	-----------------------	-----------	------------	---------	---------------	-------	------------	-------

【参考文献】

[1] A. Kasuya, Y. Noda, I. Dmitruk, V. Romanyuk, Y. Barnakov, K. Tohji, V. Kumar, R. Belosludov, Y. Kawazoe, and N. Ohuchi, Eur. Phys. J. D **34**, 39 (2005).

[2] M. G. Berrettini, G. Braun, J. G. Hu, and G. F. Strouse, J. Am. Chem. Soc. 126, 7063 (2004).

[3] P. A. W. Dean, J. J. Vittal and N. C. Payne, Inorg. Chem. 26, 1683 (1987).