2E15

## 固体 NMR による磁性ナノ微粒子の表面スピンと内部磁場の挙動

(北大院理) 鷲谷隆太, 丸田悟朗, 武田定

【序】磁性ナノ微粒子の集合体は、一個のナノ微粒子の磁気秩序が、転移点以下の温度で、バルクと異なるスピングラス的な特異な磁性を示す。本研究では、反強磁性体のナノ微粒子の表面スピンの状態に着目し、このナノ微粒子の特異な磁性のメカニズムを、固体NMRを用いて微視的に解析する事を目的とする。本研究では、典型的な反強磁性体ND<sub>4</sub>MnF<sub>3</sub>のバルク(1)と逆ミセル法で合成した約30nmのナノ微粒子(2)、またMn<sup>2+</sup>をZn<sup>2+</sup>で薄めたバルクのND<sub>4</sub>Mn<sub>0.5</sub>Zn<sub>0.5</sub>F<sub>3</sub>(3)について、固体重水素核NMRスペクトルやSQUIDによる直流および交流磁化率を、主にスピンが反強磁性オーダーする低温領域で測定することにより、ND<sub>4</sub>MnF<sub>3</sub>のナノ微粒子における、特異な磁性のメカニズムの解析を目指す。ND<sub>4</sub>MnF<sub>3</sub>の単位格子をに示す。

【結果と考察】直流磁化率測定の結果から、20K 以下の温度領域で、ナノ微粒子(2)はバルク(1) と異なり特異な傾向を示していることを確認した。

スピンが反強磁性にオーダーしたスピン状態を微視的に調べるため、固体重水素核 NMR スペクトルを測定した。反強磁性相ではスペクトルが極めて広がるため、スペクトルはエコー法により測定し、照射周波数を掃引して測定を行った。全体の包絡線がスペクトルの線形となっている。 4.2Kのナノ微粒子(2)のスペクトル(Fig.2 (b))の中心付近に、バルク(1)(Fig.2(a))のスペクトルとは異なる成分のスペクトルが現れるのがわかる。これが表面近傍のスピンを見ていると考えられる。また、Mn<sup>2+</sup>に囲まれた ND<sub>4</sub><sup>+</sup>を半径 4 nm まで考慮に入れたシミュレーションによるスペク

トル(Fig.2(a))の形は、(1)のスペクトル(Fig.2(a))をほぼ 再現する事から、表面近傍のスピンは、中心部分とは異な ると考えられる。ナノ微粒子のスペクトル(Fig.2(b))の円 で囲ったシャープな成分の面積強度は、全体の約7%であ り、これは30nmの微粒子の表面第一層の単位格子の厚さに 相当する。Fig.3は、ND4<sup>+</sup>のDの位置で見た、バルク(1)と ナノ微粒子(2)の内部磁場を示している。(2)のコア部分の 内部磁場は、4.2Kではバルク(1)のそれとほぼ一致して







いるが、ネール温度に近づくと、(1)と比べて、ナノ微粒子(2)では、コア部分の磁気秩序がより 低温で壊れていくという違いを見いだした。また、表面近傍の内部磁場も温度上昇でゆるやかに 減少している。



**Fig.4** ナノ粒子(2)の $\chi'_{m}$  と $\chi''_{m}$ の温度プロット

Fig.4 (a)、(b)はそれぞれ、ナノ微粒子(2)の交流磁化率 の各周波数(0.1~10 Hz)における、'mと "mの温 度変化を示している。Fig.4 (b)で示した10K近傍に おける、 "mの以上は、バルク試料でまったく見ら れない。また、Fig.4 (a)で示すように、 'mでは、1 0K近傍で温度勾配が変化するが、さらに各周波数で の 'mの値を100 Hzの値で割った比をとると、 Fig.5 に示すように、 'mでも10K近傍でわずかで はあるが異常が見えてくる。これらのナノ微粒子(2) の 'mと "mの異常が現れる温度が、測定周波数に 依存しないこと、およびこれらの異常はバルク試料で



は観測されないことから考えて、この10K 近傍の交流磁化率の異常はナノ微粒子の表面スピン に由来した相転移現象と考えられる。ナノ微粒子の表面第一層の単位格子の Mn<sup>2+</sup>イオンが ND<sub>4</sub><sup>+</sup> のDの位置に作る内部磁場が小さいこととこのAC磁化率の異常との関係はまだ明確ではないが、 現在検討中である。

また、プルシアンブルー型錯体で、反強磁性体である、Mn<sub>1.5</sub>[Cr(CN)<sub>6</sub>]のナノ粒子についても、研究を進めている。

[1] R. Washiya, G. Maruta and S. Takeda, Polyhedron, Available online 31 May 2005.