# Zn<sub>1-x</sub>Co<sub>x</sub>Oの構造・物性解明

# 下條真嗣<sup>1</sup>, 野島彰紘<sup>2</sup>, 宮脇淳<sup>1</sup>, Shriwas. Surendra. Ashtaputre<sup>3</sup>, Sulabha. Kulkarni<sup>3</sup>, 太田俊明<sup>1,\*</sup> <sup>1</sup>東大院理、<sup>2</sup>東大院工、 <sup>3</sup>Department of Physics, University of Pune, Pune 411007, India \*ohta@chem.s.u-tokyo.ac.jp

【序】

現在の磁性分野において、希薄磁性半導体(DMS)の強磁性が非常に注目を集めている。ワイドギャップ化合物半導体である酸化亜鉛では、上田らの報告<sup>[1]</sup>を始めとして、数パーセントのコバルトやその他の遷移金属で亜鉛サイトを置換したものについて室温を超えるキュリー温度が数々の例報告されている。しかし、結果は試料の調製法や形態に依存し、報告されているキュリー温度にはばらつきがあったり、4 Kの低温でも強磁性とならない例もある。これらの強磁性は磁気ポーラロンによるものという考え等<sup>[2]</sup>が提唱されているが、場合によっては強磁性は不純物相の析出に由来するのではないかとも考えられており、ZnOベースの希薄磁性半導体において、強磁性の起源はまだ明らかにはなっているとは言えないのが現状である。

本研究ではコバルトをドープした酸化亜鉛の微粒子、バルクを化学的手法で合成し、コバルトの配位 環境を調べること、また磁性を調べることを目的としている。

### 【実験】

Co<sup>2+</sup>:ZnO微粒子は次のように合成した。0.55 M水酸化カリウムのエタノール溶液 10 mLを酢酸亜鉛のジ メチルスルホキシド溶液 20 mLに加えた。遷移金属のドープはCoCl<sub>2</sub>をジメチルスルホキシド溶液に適当 量加えることで行った。残留物をエタノールで洗浄し、0.05 Mオレイルアミンエタノール溶液 10 mLに 分散させた。3 時間攪拌した後、沈殿物をエタノールで洗浄、目的粉末を得た。

バルクCo<sup>2+</sup>:ZnOは水熱合成法により合成した。水 15 mLに酢酸亜鉛二水和物 2.61 g、酢酸コバルト四 水和物を適当量溶かした。水 35 mLに水酸化カリウム 1.08 gを溶解させた溶液に、先の溶液を加えヒド ロゲルを作成、これをオートクレーブ中で 240 、16 時間加熱した。沈殿を水で洗浄し、

大気中 40 で乾燥させた。

粉末 X 線回折法、紫外可視吸収スペクトル、 X 線吸収微細構造(XAFS)(KEK PF BL-12C に て透過法で測定)、X 線光電子分光によって構 造、物性の評価、また SQUID による磁化測定を 行った。

#### 【結果·考察】

Fig.1 にCo<sup>2+</sup>:ZnO微粒子とバルクの粉末X線回 折の結果(ともにCo濃度 1%)を示す。ピーク は全て酸化亜鉛に帰属され、他のピークは見ら れない。これにより粉末X線回折で観測可能な 量の不純物は無いと結論出来る。また、ピーク の幅が両者で大きく異なっている。Scherrerの



Fig. 1. X-ray diffraction patterns for bulk ZnO and the ZnO nanoparticles.

式を用いて微粒子の粒径を求めると 10 nmとな り、粒径の異なるサンプルを作り分けることが できたことが分かる。

Fig.2 にCo<sup>2+</sup>:ZnO微粒子のCo K端XANESの結果 を示す。コバルトの濃度が異なる3つのサンプ ルについてスペクトルの形状はほぼ同じであり、 同様の配位環境を持つことが分かる。今回の合 成において不純物として最も可能性があるのは Co(OH)<sub>2</sub>であると考えられるが、スペクトルを 見る限りでは、メインピークの形が大きく異な っており、異なった構造をもつと考えられる。

Fig.3 にCo<sup>2+</sup>:ZnO微粒子、Co(OH)<sub>2</sub>、シミュレ ーションのCo K端EXAFSのフーリエ変換を示す。 シミュレーションにはFEFF8.0 を用い、ZnOの 亜鉛サイトをコバルトイオンが置換していると して計算した。シミュレーションと比較して高 配位の強度が弱くなっている。この原因として は微粒子の粒径が 10nmと、ある程度の大きさ をもつことを考えると、サイズの小ささによる ものとは考えにくく、むしろ微粒子の表面近く に多くのコバルトが位置していることを示すも のであろう。微粒子のフーリエ変換はFEFFによ るシミュレーションの結果に非常に近いが、一 方Co(OH)<sub>2</sub>のフーリエ変換ともやや似た形状を しており、EXAFSだけからコバルトの配位環境 を決定することは不可能だと思われる。

一方紫外可視吸収スペクトルの結果は、四配 位のCo<sup>2+</sup>の存在を示しており、酸化亜鉛の亜鉛 サイトを置換していることを示唆する結果であ る。

5 K における Co 5% 微粒子のヒステリシスルー プの測定の結果を Fig.4 に示す。5 K という低 温においても常磁性を示すことが分かった。当 日はバルクについての磁化測定の結果等も発表 する。

### 【参考文献】

[1] K. Ueda et al., Appl. Phys. Lett. 79, 988 (2001).

[2] J. M. D. Coey et al., Nature Materials4, 173 (2005).







Fig. 3. Fourier transform amplitudes for Co-doped ZnO nanoparticles and Co(OH)<sub>2</sub>, together with the simulated curve.



Fig. 4. Magnetic hysteresis loop for 5% Codoped ZnO nanoparticles at 5 K.