## Kβ 蛍光 X 線スペクトルによる MnZn フェライトの Mn サイトの識別と磁性評価

江場宏美,桜井健次

Site Occupancy Determination and Magnetic Evaluation of MnZn-Ferrites Using Mn K $\beta$  X-Ray Fluorescence Spectra

Hiromi EBA and Kenji SAKURAI

X線分析の進歩 第38集(2007)抜刷

Copyright © The Discussion Group of X-Ray Analysis, The Japan Society for Analytical Chemistry

## Kβ 蛍光 X 線スペクトルによる MnZn フェライトの Mn サイトの識別と磁性評価

江場宏美,桜井健次

# Site Occupancy Determination and Magnetic Evaluation of MnZn-Ferrites Using Mn K $\beta$ X-Ray Fluorescence Spectra

Hiromi EBA and Kenji SAKURAI

National Institute for Materials Science 1-2-1 Sengen, Tsukuba, Ibaraki 305-0047, Japan

(Received 20 October 2006, Revised 10 January 2007, Accepted 11 January 2007)

Cation distributions in manganese zinc ferrites, which take spinel-type structure, were examined by Mn K $\beta$  X-ray fluorescence (XRF) spectra observed using a wavelength-dispersive spectrometer. Each of MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> and Mn<sub>0.5</sub>Zn<sub>0.5</sub>Fe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> was prepared by two different kinds of low-temperature synthesis methods, and the intensities of K $\beta$  statellite line and K $\beta_5$  line of the products were compared. It was obvious that Mn<sub>0.5</sub>Zn<sub>0.5</sub>Fe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> prepared by precipitation from aqueous solution has more trivalent Mn cations in B-site than that prepared by mechanochemical synthesis, and it may have larger magnetic moment. The result of magnetization measurement is consistent with the observation.

[Key words] X-ray fluorescence, K $\beta$  spectra, Wavelength-dispersive spectrometer, MnZn-ferrite, Magnetic ferrite, Spinel-type crystal, Site occupancy determination

スピネル型の結晶構造をとるMnZnフェライトについて陽イオンのサイト分布を調べるため, 波長分散型分光器を用いてマンガンの $K\beta$  蛍光 X 線スペクトルを測定した. $MnFe_2O_4$  および  $Mn_{0.5}Zn_{0.5}Fe_2O_4$ の組成の試料を,メカノケミカル法と水溶液からの沈殿法の2通りの低温合成法 でそれぞれ作製し,K $\beta$ 'サテライト線と $K\beta_5$ 線の強度を試料間で比較した.その結果,  $Mn_{0.5}Zn_{0.5}Fe_2O_4$ では沈殿法により合成した試料がメカノケミカル法による試料より多くのマンガ ン(II)をBサイトにもつことがわかり,磁気モーメントが大きくなると予想された.磁化測定を 行うと,この予想に一致する結果が得られた. [キーワード] 蛍光 X 線, Kβ スペクトル,波長分散型分光器, MnZn フェライト,フェ ライト磁性体,スピネル型結晶,サイト分析

### 1. MnZn フェライト

代表的なソフト磁性材料であるMnZnフェライトは、ビデオテープレコーダーの磁気 ヘッドやトランスのコア材料などとして用いられている 特に最近ではスイッチング電 源用トランスなど電子機器にも使用され,機器の小型化に合わせて,高飽和磁束密度 と低損失性を追求した研究開発が進められている MnZnフェライトは(Mn,Zn)Fe,O4の 組成式で表わされ,スピネル型(AB<sub>2</sub>O<sub>4</sub>)の結晶構造をとる.すなわち,酸素の立方 最密充填配列を基本とし,酸素の四面体型4配位のAサイトと八面体型6配位のBサ イトとを金属イオンが占めている.ここで Mn, Zn, Fe の各陽イオンはA, B のどち らのサイトにも入る可能性がある .AサイトとBサイトのスピンは超交換相互作用に よって反平行に並び 各陽イオンのサイト分布によって差し引き分の磁気モーメント の大きさが変化するため、トータルの磁気モーメント、ひいては飽和磁束密度が変化 する.よって,磁気特性の評価と向上のためには,陽イオンサイトの決定が必要で ある.結晶構造の解析には一般的にX線回折が用いられるが, MnZn フェライトの ように構成元素の原子番号が近いときには,相互の識別は困難となる.そこでMnZn フェライトについてはこれまで、X線異常分散を利用した単結晶回折実験<sup>1)</sup>や、XAFS (X線吸収微細構造)による解析<sup>2,3)</sup>が行われている.これに対し本研究では,蛍光 X線のスペクトルを観察することによるサイト決定を試みる.これまで, 蛍光X線 の Kβ スペクトルを利用した化学状態分析を行い,特に Mn 蛍光 X 線の Kβ ' サテラ イト線とKβ<sub>5</sub>線の強度とから,Mnの酸化数,配位数や陰イオン種に関する情報が得 られること<sup>4,5)</sup>, さらにスピネル型化合物中における Mn 占有サイトの決定が可能に なることを報告してきた<sup>6)</sup>.ここでは数種の MnZn フェライトを合成し,それらの Mn Kβ スペクトルを測定してサイト分析を行い,磁気測定の結果と比較した.

2. 試料合成

組成式 MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> と Mn<sub>0.5</sub>Zn<sub>0.5</sub>Fe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>の試料を,メカノケミカル法および水溶液からの 沈殿法の二通りの手段で低温合成した.メカノケミカル法による合成では,MnCO<sub>3</sub>, ZnO,α-Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>の粉末試薬を金属元素の組成比のとおりに秤量し,合計で2.5g程度と なるようにした.内容積80 mLのSUS304製の容器に,同じくSUS304製の直径1/2イ ンチのボール18 個を入れた遊星型ボールミル(伊藤製作所㈱製LA-PO.4)を用いて, まずは毎分200回転で2時間の混合を行った.そして,1200 で2時間仮焼した後, 再度ボールミルを用いて毎分200回転-24時間のミリングを行った.このときのボー ル:原料粉末の重量比はおよそ50:1である.なお,容器内の雰囲気は空気(密閉) であり,またスポットエアコンを用いて容器外部から冷気をあて,ミリングに伴う温 度上昇を抑えるようにした.

沈殿法では各金属の硫酸塩を精製水に溶解して,1M FeSO<sub>4</sub>の0.3M H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>溶液,1M MnSO<sub>4</sub>,1M ZnSO<sub>4</sub>の各溶液を調製し,これらを組成比の通り混合して原料水溶液を 作った.この水溶液に当量よりやや過剰の1M NaOH水溶液を加えて沈殿を生成させ,これに空気を吹き込みながら70 で2時間加熱・熟成させた.沈殿した微粒子をろ 過によって集め,水洗・乾燥して回収した.

得られた4種類の多結晶体粉末について粉末X線回折パターンの測定を行い,生成物の確認を行った.また粉末試料を酸溶解し,誘導結合プラズマ-発光分光分析による金属元素の化学組成分析を行った.さらに振動試料型磁力計(LakeShore 製7400)を用い,各試料に20kGの磁場を印加したときの飽和磁化を室温において測定した.

#### 3. 蛍光 X 線スペクトル測定

蛍光X線スペクトルの測定は,SPring-8のアンジュレータビームラインBL40XUに 手製の小型湾曲結晶分光器を持ち込んで行った この分光器は超微量元素の検出を目 的として開発し使用してきたものであり7),試料より発生した蛍光X線を,ローラン ド円半径 R = 100 mm の Ge(220)ヨハンソン型結晶(フランス,サンゴバン社製)に よって分光し, YAP: Ceシンチレーション検出器によって計測する方式である.スペ クトルは、分光結晶と検出器を水平面内にあるローランド円周上において角度スキャ ンすることで得られる .粉末試料を高圧プレスによってペレット状に成型し ,これを 真空試料室内に垂直に立て,ピークエネルギー10.0 keV(ID Gap:10.8 mm)の準単色 光をペレット面に対し45°の入射角で照射した.(10 keV というエネルギーは,40XU の光学系において、アンジュレータからの高調波を除去するミラーが最適な条件とな るように選択したエネルギーである) このとき試料室前には,高輝度放射光による 試料へのダメージ(熱膨張,状態変化,変質)を避けるために厚さ 0.6 mm のアルミ 板製アッテネータを置き,また横幅0.05mmの入射スリットを挿入した.試料表面に おけるX線照射面積は水平方向(H)にはビーム幅の 2倍となり,また垂直方向(V) のビームサイズは 0.03 mm であったので, H × V = 0.071 mm × 0.03 mm ということ になる.試料から発生した蛍光X線は水平面内において入射X線に対し90°の方向, したがって試料ペレット面に対し45°の方向から取り出して分光した.また,検出器

前には横幅 0.05 mm の受光スリットを入れた . Mn の K $\beta_{1,3}$  ピーク(6,490 eV)の前後に おいて,低エネルギー側から高エネルギー側まで一定の角度ステップ( $\Delta \theta = 0.004^\circ$ ,  $\Delta E = 0.8 \text{ eV}$ )でスキャンしながら,各点あたり10秒間の計数を行って,180点の測定 点からなる K $\beta$ スペクトルを測定した.1回のスペクトル測定に要した時間は30分強 である.それぞれの試料について2~3回の繰り返し測定を行い,再現性を確かめた. また,参照試料としてマンガンの単純酸化物数種(MnO,Mn<sub>3</sub>O<sub>4</sub>,Mn<sub>2</sub>O<sub>3</sub>,MnO<sub>2</sub>)と, スピネル型複酸化物 MnCr<sub>2</sub>O<sub>4</sub>,ZnMn<sub>2</sub>O<sub>4</sub>の多結晶体試料のスペクトル測定も行った.

#### 結果と考察

#### 4.1 合成試料の結晶構造と組成の確認

合成した4種類の MnZn フェライト多結晶試料は,粉末 X線回折パターンからいず れも立方晶スピネル型構造であることが確認された.組成分析の結果,MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>のメ カノケミカル試料における金属元素のモル比は,鉄を2.0として,Mn:Fe = 0.89:2.0, 沈殿法試料では Mn:Fe = 1.0:2.0 であった.また Mn<sub>0.5</sub>Zn<sub>0.5</sub>Fe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> 試料ではそれぞれ, Mn:Zn:Fe = 0.43:0.46:2.0 および,0.51:0.53:2.0 であった.メカノケミカル試 料ではボールミル材質のステンレスの混入によって鉄の濃度が高くなっており,同時 にクロム,ニッケルも最大で0.5 重量%程度混入していたが,本質的影響はないとみ なして Kβ スペクトルの測定試料とした.

#### **4.2 Kβ**スペクトル解析

スペクトル測定に小型分光器を用いたことで本研究の目的にとって十分な分解能 (MnK $\beta_{1,3}$ 線 = 6,490 eV における半値幅 7 eV 程度)のスペクトルが高い検出効率で得 られ,1回あたり30分程度の測定時間でも各線の強度の議論が可能であった.4つの 試料のK $\beta$ スペクトルをK $\beta_{1,3}$ のピークトップ強度で規格化して表したのがFig.1であ る.K $\beta_{1,3}$ 線のすぐ低エネルギー側にK $\beta$ 'サテライト線が,40 eV ほど高エネルギー側 には K $\beta_5$ 線が観測されている.一方,左端(6,430 eV 付近)にある小ピークは試料中 の鉄に由来し,主成分であるため強度の強いKa蛍光X線(図中では見られないが6,400 eV 付近に観測される)の高エネルギー側に付加的に現れたものである.K $\beta$ スペクト ル全体が鉄のKa線の裾に乗って低エネルギー側が持ち上がっているので,各試料か らのスペクトルについて,この裾を考慮してバックグランドを引きK $\beta$ スペクトル全 体の積分強度を求めた.また K $\beta$ 'および K $\beta_5$ 線の積分強度は,複雑なカーブフィッ ティング法を用いたピーク分離などを試みることはせず,あえて単純な方法で求める ことで任意性を減らすことを目指した.すなわち,K $\beta_{1,3}$ の裾から切り取るようにそれ



**Fig.1** MnKβ spectra of MnZn-ferrites. The measuremet was 180 points for one spectra and the measuring time was 10s/point.

Compounds	Kβ' / Kβ [× 10 <sup>-2</sup> ]	$\frac{K\beta_5 / K\beta}{[\times 10^{-3}]}$
MnFe <sub>2</sub> O <sub>4</sub>		
mechanochemical	6.67	10.4
precipitation	6.45	10.3
$\mathrm{Mn}_{0.5}\mathrm{Zn}_{0.5}\mathrm{Fe}_{2}\mathrm{O}_{4}$		
mechanochemical	7.98	9.31
precipitation	6.35	10.9
MnO	7.76	9.86
Mn <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	3.55	9.85
MnO <sub>2</sub>	0.834	11.2
MnCr <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	6.07	7.96
Mn <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	4.30	10.4
ZnMn <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	2.63	10.7

Table 1 Relative integrated intensities of K $\beta$  and K $\beta_5$  of MnZn-ferrites and manganese oxides.

ぞれのピークの下に接線状のベースラインを引き,積分強度を求めて数値化した. Kβ<sub>1,3</sub>,Kβ'およびKβ<sub>5</sub>の各積分強度は,マンガン含量の少ないMn<sub>0.5</sub>Zn<sub>0.5</sub>Fe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>の試料 でもそれぞれ300万,25万,3万カウント程度を数え,計数値の統計変動による誤差 は1%未満と見積もられた.スペクトルの繰り返し測定の結果,Kβ'とKβ<sub>5</sub>強度の再 現性もよく(標準偏差は最大3%),これら強度の平均値を各線の強度値として採用 した.Kβ'およびKβ<sub>5</sub>の強度をKβスペクトル全体の強度で割って規格化したものを Table 1 に示した.表中には参照試料についての値も載せてある.

強度関係を理解しやすくするため,Kβ'とKβ<sub>5</sub>をそれぞれ横軸,縦軸にとってプロットした相関図がFig.2である.図中にはマンガンの単純酸化物と,スピネル型酸化物MnCr<sub>2</sub>O<sub>4</sub>,ZnMn<sub>2</sub>O<sub>4</sub>の位置も同時にプロットしてある.MnCr<sub>2</sub>O<sub>4</sub>ではマンガンは4配位位置のAサイトを占めており,酸化数は2価である.一方ZnMn<sub>2</sub>O<sub>4</sub>においては,マンガンは6配位位置のBサイトを占めていて,酸化数は3価である.Mn<sub>3</sub>O<sub>4</sub>もスピネル型構造であり,2価と3価の2種類のマンガンがそれぞれAサイトとBサイトを占めている.他の3種のマンガン酸化物MnO,Mn<sub>2</sub>O<sub>3</sub>,MnO<sub>2</sub>はいずれもマンガンの酸素による配位数は6である(ただしMn<sub>2</sub>O<sub>3</sub>の酸素八面体は大きく歪んでおり,平面4配位に近い).これまでにも報告してきたとおり<sup>5,6)</sup>,マンガンの酸化数が大きいほどその化合物の相関図上の位置は左方に位置し配位数が大きいほどしたときには酸化数が大きいほどいほどさらに上方へ向かう傾向も小さいが見られる.

マンガンの状態とKβ 'Kβ<sub>3</sub>強度との間にこのような関係が現れる理由は次のように 考えられる.Kβ蛍光X線は3p 1sの電子遷移に伴う発光であるが,この結果として 形成される3p軌道のホールと不対3d電子との交換相互作用によってKβ<sub>1,3</sub>とKβ への 分裂が起こると解釈され,Kβ 線の強度は不対3d電子数と正の相関がある.マンガン



Fig.2 Correlations between  $K\beta$  'and  $K\beta_5$  relative intensities of MnZn-ferrites and manganese oxides.

ではほとんどの物質がハイスピンであるため,酸化数が2(3d電子数=5)のときに スピンが最大となるが,酸化数の増加とともに3d電子数が減少するのでKβ'強度が 次第に小さくなると説明される.ただし,3d遷移金属のKβスペクトルの解釈にあたっ ては配位原子から金属の3d軌道への電荷移動効果を考慮する必要のあることを河合 らが明らかにしている<sup>8)</sup>.DV-Xα法を用いた電子構造の計算結果によると,1s電子励 起による核電荷遮蔽効果の減少のため配位原子からの電子の遷移が起こり,またそれ に付随しておこるスピンの反転によって,不対3d電子数が減少すると報告されてい る.この現象が顕著となるのは3d遷移金属シリーズの後半からである.シリーズ中央 のマンガンはちょうどボーダー線上にあり,化合物によってはマンガンの1s電子の励 起とともに3d不対電子数の減少が起こる.しかし,その程度は小さい<sup>9)</sup>.Gamblinら はTiからCrまでの3d遷移金属化合物のKβ<sub>1.3</sub>とKβ'を観察し,その強度比を測定し て化学状態との関係を調べている.その結果,CrとMnについては不対3d電子数と Kβ'強度との間に明瞭な相関があり,Kβスペクトルの観察によって酸化数の評価が 可能と結論している<sup>10)</sup>.

一方K $\beta_s$ 線については、これを金属の3d 1s遭移による発光であると考えると、四 重極子遷移であるために遷移確率は非常に小さくなるが、3d遷移金属では3d軌道は 外殻にあり、金属の3pや配位原子の軌道(酸素の場合2p)と重なり、また分子軌道 を作ることで双極子遷移を起こし、強く観測される<sup>11)</sup>.特に金属に対する配位が四面 体型4配位のときには、d軌道とp軌道の対称性が一致するため混成軌道を作ること ができ双極子遷移が起こり易くなるのでK $\beta_s$ 線の強度が強くなる、一方、配位原子に 由来する軌道(酸素の2p)からの電子の遷移も起こり、この遷移確率は配位原子数が 多いほうが高くなると考えられる、本研究で扱ったマンガン酸化物では、このクロス オーバー遷移のほうが効果的に働き、配位数4よりも6のときにおいてK $\beta_s$ 強度が強 く観測されたと考察される、また、酸化数が大きい方が核電荷は大きくなり、電子遷 移確率が増加してK $\beta_s$ 強度がさらに強くなると解釈される.

#### 4.3 サイト分布の推定

さて,Fig.2の相関図中において,MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>のメカノケミカル試料と沈殿法試料はほ ぼ同じ位置にあるので,Mnの酸化数やサイト分布はほぼ同等であることがわかる. 方 $Mn_{0.5}Zn_{0.5}Fe_2O_4$ では2種類の試料の相関図上での位置が大きく離れており,MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> を挟んで反対側に位置している. $Mn_{0.5}Zn_{0.5}Fe_2O_4$ のメカノケミカル試料では相対的に 多くのMn が2価でAサイトに,逆に沈殿法試料では多くのMn が3価でBサイトに 入っていると結論される.2価のMn がAサイト,3価のMn がBサイトを占有する傾



**Fig.3** Simple representation of the site occupancy and magnetic moment of cations in MnZnferrites. Size differences in magnetic moment of cations are not considered here. (Mn and Fe have  $5_{\mu B}$  or  $4_{\mu B}$  depending on the oxidation states.) The larger magnetization in precipitation sample than in mechanochemical one for Mn<sub>0.5</sub>Zn<sub>0.5</sub>Fe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> can be expected.

向はよく知られており 相関図上で両者が左上と右下という位置関係をとっているこ とはもっともらしい.

本研究ではFeやZnのスペクトル観察やサイト分析の試みは行っていないが,上記 の結果から,各陽イオンのサイト分布について Fig.3 のように予想した.Fig.2 中で2 種類のMn<sub>0.5</sub>Zn<sub>0.5</sub>Fe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>の間に挟まれた位置にあるMnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>では,Mnの状態としては両 者の中間的なものになっていると予想することができ,MnはAサイトとBサイトの 両方に分布し,理想的な正スピネル構造に対してMnとFeが一部交換した部分的逆ス ピネル構造になっていると考えられる.Fig.3では,MnFe,O,はMnがAサイトとBサ イトとに半分ずつ入っているように単純化して表現してあるが、このサイト分布を基 本の陽イオン配置として、Mn<sub>05</sub>Zn<sub>05</sub>Fe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>における配置を考えた.MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>のMnの半 数を Zn で置換したものが Mn<sub>0.5</sub>Zn<sub>0.5</sub>Fe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> であるので,メカノケミカル試料では Zn が  $MnFe_{O_4}$ のBサイトのMnを主に置換すると仮定すると、MnはAサイトに残り、実 験結果どおりAサイト占有率が高くなる.一方の沈殿法試料ではZnがAサイトのMn を置換すると仮定すれば , Mn は B サイトに残ることになる ( Fig.3 右図 ). こう考え ると, 沈殿法試料では非磁性イオンである Zn が A サイトに入る結果, 全体としてよ り大きな磁気モーメントが得られると予想される.実際には、Fig.3のような単純な比 率で各イオンが分布しているとは限らないし、またMnを置換したZnがさらに逆サイ トのFeと交換する場合も考えられるが、MnosZnosFesOaのZn-K吸収端XAFSを測定し たところ (ここでは詳細は述べないが), 沈殿法試料のほうがメカノケミカル試料よ りも多くのZnをAサイトにもつという上記類推と一致する結論が得られている.

4.4 磁化測定

4種類のMnZnフェライト多結晶試料について磁化測定を行った結果をTable 2に示

Samples	Magnetization (emu/g)	
MnFe <sub>2</sub> O <sub>4</sub>		
mechanochemical	57.9	
precipitation	63.7	
$\mathrm{Mn}_{0.5}\mathrm{Zn}_{0.5}\mathrm{Fe_2O_4}$		
mechanochemical	22.9	
precipitation	46.0	

 Table 2
 Saturated magnetization of MnZn-ferrites applying 20kG at room-temperature.

す.Mn<sub>0.5</sub>Zn<sub>0.5</sub>Fe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>では沈殿法試料がより高い飽和磁化を示しており,上記のサイト 分布から導かれる結論に矛盾しないことが確かめられた.ただ,Mn<sub>0.5</sub>Zn<sub>0.5</sub>Fe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>の沈 殿法試料はMnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>よりも大きな磁化を示すことがFig.3の模式図からは予想される が,飽和磁化の測定結果はMnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>の両試料のほうが大きかった.この原因としては, 厳密には金属イオンの酸化数による磁気モーメントの差も考慮しなければならないこ とや,必ずしも単純な陽イオンのサイト分布だけで磁化の大きさが決まるわけではな いこと(スピンの傾き,結晶構造の乱れ,キュリー温度等)が考えられるが,現時点 では詳細は明らかではなく,今後更に検討する必要がある.

#### 4.5 過去の報告との比較

 $MnFe_2O_4$ およびMnZnフェライトにおけるサイト分布については多くの報告がある.  $MnFe_2O_4$ については,部分的逆スピネル型であるとの報告がなされており(例えば Denecke らによる XAFS 実験<sup>12)</sup>),他の報告も占有率の数値はまちまちではあるもの の部分的逆スピネルということで一致している.またMnZnフェライトを高温で合成 した試料では, $Mn^{2+}$ と $Zn^{2+}$ がAサイトを占有した正スピネル構造になっているとの単 結晶 X 線回折実験による報告<sup>1)</sup>がある一方,比較的低温の500 で水溶液から合成 させたナノ粒子では,ZnはAサイトを占有し,MnがA,B両サイトに分布している との XAFS 解析による結果が報告がされている<sup>2)</sup>.一方,メカノケミカル手法で合成 した試料については,XAFS 解析の結果,ZnがAサイトだけでなくBサイトにも入 り,これによりMnとFeのAサイト占有率が上昇しているとの報告がある<sup>3)</sup>.スピネ ル型の結晶は組成(Mn/Zn/Fe比)や合成条件(温度,合成手法)によって陽イオ ンの分布が容易に変わり得るということを,改めて認識させられるが,本研究で結論 された低温合成試料のサイト分布はこれらの報告によく一致した傾向を示している. 溶液合成とメカノケミカル合成における生成物の違いは特に顕著と言えるが,このよ うなことが起こる理由の一つとして、メカノケミカル法という手法の特殊性が考えられる.メカノケミカル法では固体に機械的衝撃が加えられ,圧縮・摩擦・せん断などによって機械的エネルギーが蓄積される結果、準安定相が形成されることが知られているが、MnZnフェライトの場合も、通常はAサイトに入るとされるZn<sup>2+</sup>がエネルギーをもらい,Mnを押し出すようにしてBサイトへ入り込むものと想像される.

5. まとめと展望

Kβ 蛍光 X 線スペクトルはマンガンの状態に敏感であり,結晶構造中における占有 サイトを反映し,材料の物性評価に使えることがわかった.Kβ<sub>1.3</sub>線の周辺に現れる Kβ 'や Kβ<sub>5</sub>線の強度変化は,必ずしも高分解能のスペクトル測定をしなくても観察で きるため,高効率条件での測定が可能となり,短時間で複数試料のスペクトル収集と 相互比較ができた.

フェライトに限らず スピネル型化合物における金属イオン占有サイトの不確定性 はよく知られており、また他の構造型の結晶においても同様の問題がある.工業的に 重要な物質において 各イオンが複数のサイト内にどのように分布しているのか不明 のことも多く,これを解明することは,物性を知り,材料としての機能や特性を改善 するためにも重要である.蛍光X線スペクトルによる分析法を,X線回折法やXAFS 法など従来の手法と比べた場合のメリットとしては、これら従来法において大きな ウェートを占める複雑なデータ解析が不要で,蛍光X線強度という直感的にわかりや すい指標でサイト情報を得ることができるという点があげられる また試料調製の面 でも,回折法のように結晶性の良いものを準備する必要がなく,長距離秩序の乱れた 試料やナノ粒子などでもよいことや、XAFS法のように透過率を調整した均質な試料 を調製しなくても ,調達した物質をそのまま試料にできることが蛍光X線法であるが ゆえの利点と言える 特に試料が純物質でなくマトリックス中に希釈されている場合 や,全試料量が微量である場合,また試料中の着目したい元素がドーパントのように 希薄であるものや ,さらには表面分析を行いたい場合などであっても ,高輝度X線や 高効率分光器を用いることで蛍光X線法による観察が可能であり ,分析対象の拡張性 が高い方法である.また BL40XU で得られるようなビームサイズの小さいアンジュ レータ放射光を用いれば 微小領域分析や物質中における分布のマッピングなども可 能となる 磁性材料の評価には放射光の円偏光を利用した磁気円二色性吸収測定が有 力であるが,蛍光X線スペクトル法を用いれば円偏光X線を使わなくても磁性材料の 評価をある程度行うことができ 短時間で簡便にデータが得られる点はメリットと言 える.一方で蛍光 X 線の各線の強度は配位数や酸化数を直接与えるものではないた

め、定量的評価を行うには参照試料による検量線法を用いるなど必要であり、またスペクトルからのサイト情報等が今回報告したマンガンに限らずどのような元素についても明瞭に得られるとは言い切れないが、今後、回折法やXAFS法などと共に相補的に用いられ、各種材料の性能向上に役立てられると期待している.

#### 謝 辞

SPring-8 BL40XUにおけるスペクトル測定実験(課題番号:2004A0013-NXb-np)に おいてお世話になった,(財)高輝度光科学研究センター・井上勝晶博士に感謝いたし ます.また本研究の遂行にあたり,助成金を与えてくださった(財)日本板硝子材料 工学助成会に感謝いたします.

#### 参考文献

- 1) A.Okita, F.Saito, S.Sasaki, T.Toyoda, H.Koinuma: Jpn. J. Appl. Phys., 37, 3441-3445 (1998).
- 2) S.Calvin, E.E.Carpenter, V.G.Harris, S.A.Morrison: Appl. Phys. Lett., 81, 3828-3830 (2002).
- 3) D.J.Fatemi, V.G.Harris, V.M.Browning, J.P.Kirkland, J. Appl. Phys., 83, 6867-6869 (1998).
- 4) 江場宏美,桜井健次:X線分析の進歩,33,253-260 (2002).
- 5) K.Sakurai, H.Eba: Nucl. Instrum. Methods Phys. Res., B 199, 391-395 (2003).
- 6) H.Eba, K.Sakurai: J. Solid State Chem., 178, 370-375 (2005).
- 7) K.Sakurai, H.Eba, K.Inoue, N.Yagi: Nucl. Instrum. Methods Phys. Res., A 467-468, 1549 (2001).
- 8) J.Kawai, M.Takami, C.Satoko: Phys. Rev. Lett., 65, 2193 (1990).
- 9) C.Suzuki, J.Kawai, H.Adachi, T.Mukoyama: Chem. Phys., 247, 453 (1999).
- 10) S.D.Gamblin, D.S.Urch: J. Electron Spectrosc. and Relat. Phenom., 113, 179-192 (2001).
- I.Török, T.Papp, J.Pálinkás, M.Budnar, A.Mühleisen, J.Kawai, J.L.Campbell: *Nucl. Instrum. Methods Phys. Res.*, B 114, 9-14 (1996).
- 12) M.A.Denecke, W.Gunßer, G.Buxbaum, P.Kuske: Mater. Res. Bull., 27, 507-514 (1992).