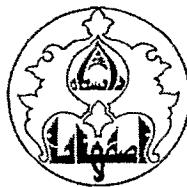


بسم الله الرحمن الرحيم

١٤٩٨٧٥



دانشگاه اصفهان

دانشکده علوم

گروه فیزیک

## پایان نامه‌ی کارشناسی ارشد رشته‌ی فیزیک گرایش ماده چگال

تهیه‌ی مکانوشیمیایی پودرهای فلزی فریت نیکل-روی جانشانی شده با مس و بررسی

### ویژگی‌های مغناطیسی آن‌ها

استاد راهنما:

احسن حسن‌نژاد  
شیخ مادرک

دکتر جمشید عمیقیان

۱۳۸۸/۱۰/۲۷

پژوهشگر:

اعظم پرنده

تیر ماه ۱۳۸۷

۱۲۹۸۷۵

کلیه حقوق مادی مترتب بر نتایج مطالعات، ابتكارات  
و نوآوری های ناشی از تحقیق موضوع این پایان نامه  
متعلق به دانشگاه اصفهان است.

پیووه کارشناسی مهندسی نامه  
در حوزه شرایط است  
و تحقیقات تکمیلی دانشگاه اصفهان



دانشگاه اصفهان

دانشکده علوم

گروه فیزیک

پایان نامه‌ی کارشناسی ارشد رشته‌ی فیزیک گرایش ماده چگال خانم اعظم پرنده

تحت عنوان

تهیه‌ی مکانوشیمیایی پودرهای نانومتری فریت نیکل-روی جانشانی شده با مس و بررسی  
ویژگی‌های مغناطیسی آن‌ها

در تاریخ ۱۳۸۷/۴/۲۴ توسط هیأت داوران زیر بررسی و با درجه عالی به تصویب نهایی رسید.

امضا  
محمد  
امضا

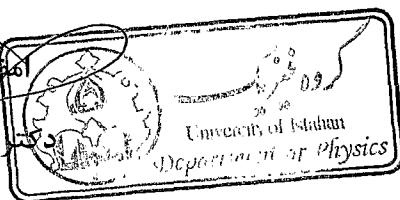
۱- استاد راهنمای پایان نامه دکتر جمشید عمیقیان با مرتبه‌ی علمی استاد

۲- استاد داور داخل گروه دکتر مرتضی مظفری با مرتبه‌ی علمی استادیار

۳- استاد داور خارج از گروه دکتر فتح‌الله کریم‌زاده با مرتبه‌ی علمی دانشیار

امضا  
فتح‌الله

امضا مدیر گروه  
دکتر علیرضا خورسندی



سپاس خدای را که هر چه دارم از لطف اوست.

لازم می دانم از کسانی که در کلیه ای مراحل تحصیلی و در این کار پژوهشی مرا یاری نموده اند و به گونه ای در به ثمر رساندن این مهم سهیم بوده اند قدردانی کنم. از استاد ارجمند، جناب آقای دکتر عمیقیان که در طول مراحل این تحقیق از راهنمایی های ارزنده شان استفاده کردم تشکر می نمایم.

از جناب آقای دکتر مرتضی مظفری و جناب آقای دکتر فتح الله کریم زاده که زحمت مطالعه و داوری این پایان نامه را تقبل نمودند سپاسگزارم.

امید است این پایان، آغازی باشد بر تلاش های علمی و تحقیقاتی آینده ام.

اعظم پرنده

تیر ماه ۸۷

تقدیم به:

## پدر و مادر عزیزم

## چکیده

ویژگی های مطلوب الکتریکی و مغناطیسی فریت های نیکل-روی سبب شده این مواد کاربرد فراوانی در صنعت و تکنولوژی داشته باشند.

در این پژوهش پودرهای نانومتری فریت های نیکل-روی جانشانی شده با مس با فرمول عمومی  $Ni_{0.5-x}Zn_{0.5}Cu_xFe_2O_4$  به ازای جانشانی های ( $x = 0, 0.1, 0.2, 0.3, 0.4$ ) از طریق فرآیند مکانوشیمیایی همراه با عملیات حرارتی مناسب تهیه شدند.

فاز کامل نانوفریت های اسپینل پس از ۲۰ ساعت آسیاب کاری پر انرژی SPEX و ۱ ساعت پخت در دمای مناسب  $650^{\circ}\text{C}$  به دست آمد.

اندازه های بلورک های نمونه ها با استفاده از فرمول شر (با در نظر گرفتن تصحیحات لازم) در گستره ای نانومتری به دست آمد.

نتایج اندازه گیری های مغناطیسی نمونه ها حاکی از بیشینه شدن مقدار مغناطش اشباعی به ازای جانشانی  $x = 0.2$  و کاهش نیروی وادارندگی و دمای کوری با افزایش جانشانی مس است.

به منظور بررسی تأثیر اندازه های ذرات بر خواص مغناطیسی نمونه ها، نمونه های کپه ای  $Ni_{0.2}Zn_{0.5}Cu_{0.3}Fe_2O_4$  با روش متداول سرامیکی، پس از ۱ ساعت پخت مخلوط پودری مواد اولیه در دمای  $950^{\circ}\text{C}$  تهیه شد. نتایج حاکی از افزایش مغناطش اشباعی و دمای کوری و کاهش نیروی وادارندگی نمونه های کپه ای نسبت به نمونه های نانومتری است. در این پژوهش نانو پودرهای فریت  $Ni_{0.1}Zn_{0.5}Cu_{0.4}Fe_2O_4$  و  $Ni_{0.5}Zn_{0.5}Fe_2O_4$  تنها با استفاده از فرآیند آسیاب کاری و بدون هیچ گونه عملیات حرارتی به ترتیب پس از ۳۸ و ۲۰ ساعت آسیاب کاری به دست آمدند. نتایج حاکی از تأثیر مس در کاهش کمینه های زمان آسیاب کاری برای تهیه های فاز فریت است. افزایش فاز فریت با افزایش میزان جانشانی مس در نمونه های ۲۰ ساعت آسیاب کاری شده نیز تأییدی است بر این مطلب که نتیجه ای مهم در راستای تشکیل فاز چنین فریت هایی است.

نتایج اندازه گیری های مغناطیسی حاکی از وجود همزمان نانو ذرات ابزار مغناطیس و فری مغناطیس در نمونه های  $Ni_{0.5}Zn_{0.5}Fe_2O_4$  تهیه شده با فرآیند آسیاب کاری است. نیروی وادارندگی و دمای کوری این نمونه نسبت به نمونه های تهیه شده با فرآیند مکانوشیمیایی که همراه با عملیات حرارتی بود، افزایش یافت.

تغییرات ویژگی های مغناطیسی نمونه ها با توجه به اندازه های ذرات و تأثیر روش ساخت بر خواص و توزیع کاتیونی نمونه ها توجیه شد.

**کلید واژه ها:** نانوفریت، فریت های نیکل-روی جانشانی شده، فرآیند مکانوشیمیایی، مغناطش اشباعی، دمای کوری، نیروی وادارندگی.

## فهرست مطالب

صفحه	عنوان
۱	مقدمه
۲	۱- فریت‌ها
۲	۲- ساختار فریت‌ها
۳	۳- فریت‌های اسپینل
۴	۴- توزیع کاتیونی فریت‌های اسپینل
۴	۵- منشأ نظم مغناطیسی فریت‌ها
۶	۶- توانایی نگهداری پسماند مغناطیسی در فریت‌های اسپینل
۷	۷- نظریه‌ی میدان مولکولی فریت‌های اسپینل
۹	۸- تغییر ویژگی‌های مغناطیسی فریت‌ها در ابعاد نانو
۹	۹-۱ تغییر مغناطش اشباعی
۱۰	۹-۲ تغییر نیروی وادارندگی
۱۱	۹-۳ روش‌های تهیه‌ی نانو فریت‌ها
۱۳	فصل دوم: فرآیند مکانوشیمیایی و تأثیر آن بر ساختار و میکروساختار نانوفریت‌ها
۱۴	۱-۲ فرآیند مکانوشیمیایی
۱۵	۱-۱-۲ مواد خام
۱۵	۲-۱-۲ عملیات آسیاب‌کاری
۱۵	۱-۲-۱-۲ فعال‌سازی مکانیکی
۱۶	۱-۲-۱ تئوری‌های فرآیند مکانوشیمیایی
۱۸	۳-۲-۱-۲ وسایل مورد استفاده برای فعال‌سازی مکانیکی
۱۸	۴-۲-۱-۲ متغیرهای فرآیند آسیاب‌کاری
۱۸	(الف) نوع آسیاب

عنوان		صفحه
ب) ظروف آسیاب	۱۹	۱۹
پ) سرعت آسیاب کاری	۱۹	۱۹
ت) زمان آسیاب کاری	۲۰	۲۰
ث) محیط آسیاب کاری	۲۰	۲۰
ج) نسبت وزنی گلوله به پودر	۲۱	۲۱
چ) مقدار پرشدن مخزن آسیاب	۲۲	۲۲
ح) اتمسفر آسیاب کاری	۲۲	۲۲
خ) عوامل کنترل کننده‌ی فرآیند	۲۳	۲۳
د) دمای آسیاب کاری	۲۴	۲۴
۲-۲-۳ عملیات حرارتی	۲۴	۲۴
۲-۲ تغییرات ساختار و ریزساختار نانوفریت‌ها طی فرآیند آسیاب کاری و عملیات حرارتی	۲۵	۲۵
۲-۲-۱ تأثیر فرآیند آسیاب کاری بر پارامترهای ساختاری و ریزساختاری نانوفریت‌ها	۲۶	۲۶
۲-۲-۲ تغییرات اندازه‌ی بلورک‌ها و تنش‌های شبکه‌ای فازهای مختلف	۲۶	۲۶
۲-۲-۳ تغییرات مقدار فازهای مختلف	۲۷	۲۷
۲-۲-۴ تغییرات پارامترهای شبکه‌ای فازهای مختلف	۲۷	۲۷
۲-۲-۵ تأثیر عملیات حرارتی بر پارامترهای ساختاری و ریزساختاری نانوفریت‌ها	۲۸	۲۸
<b>فصل سوم: مروری بر فریت‌های نیکل-روی و جانشانی‌های آن‌ها</b>		
مقدمه	۲۹	۲۹
۱-۳ فریت‌های اسپینلی مخلوط روی	۳۰	۳۰
۲-۳ فریت‌های مخلوط نیکل-روی	۳۱	۳۱
۱-۲-۳ فریت نیکل	۳۱	۳۱
۲-۲-۳ فریت روی	۳۱	۳۱
۳-۲-۳ فریت‌های نیکل-روی	۳۲	۳۲
۳-۳ ویژگی‌های مغناطیسی فریت‌های نیکل-روی	۳۲	۳۲

عنوان		صفحه
۴-۳ کاربردهای فریت‌های نیکل-روی	۳۳	
۵-۳ جانشانی کاتیون‌های فریت‌های نیکل-روی	۳۳	
۱-۵-۳ جانشانی کاتیون‌های سه ظرفیتی آهن $Fe^{3+}$ در فریت‌های نیکل-روی	۳۴	
۱-۵-۳ جانشانی کاتیون‌های $Fe^{3+}$ توسط کاتیون‌های کروم $Cr^{3+}$	۳۴	
۲-۱-۵-۳ جانشانی کاتیون‌های $Fe^{3+}$ توسط کاتیون‌های $Eu^{3+}$ , $Gd^{3+}$ و یا $Y^{3+}$	۳۵	
۲-۵-۳ جانشانی کاتیون‌های دو ظرفیتی $Ni^{2+}$ و روی $Zn^{2+}$ در فریت‌های نیکل-روی	۳۶	
۱-۲-۵-۳ جانشانی کاتیون‌های $Ni^{2+}$ و $Zn^{2+}$ توسط کاتیون‌های $Mg^{2+}$ , $Co^{2+}$ , $Cu^{2+}$ و	۳۶	
۲-۲-۵-۳ جانشینی کاتیون‌های $Ni^{2+}$ و $Zn^{2+}$ توسط کاتیون‌های $Be^{2+}$ و $Cu^{2+}$	۳۷	
۶-۳ جانشانی انجام شده در این پایان‌نامه	۳۹	
۱-۶-۳ ویژگی‌های مغناطیسی فریت‌های نیکل-روی-مس $(Ni_{0.5-x}Zn_{0.5}Cu_xFe_2O_4)$	۳۹	
۲-۶-۳ تأثیر مس بر خواص فیزیکی فریت‌های نیکل-روی	۴۰	

## فصل چهارم: فرآیندهای آزمایشی

مقدمه		۴۱
۱-۴ وسایل و تجهیزات		۴۱
۱-۴ وسایل و تجهیزات استفاده شده جهت تهیه نمونه‌ها		۴۲
۱-۱-۴ ترازوی دیجیتالی		۴۲
۲-۱-۱-۴ هاون دستی		۴۲
۱-۱-۴-۳ آسیاب گلوله‌ای پرانرژی اسپکس		۴۲
۱-۱-۴-۴ کوره‌ی الکتریکی		۴۳
۱-۱-۴-۵ پرس هیدرولیکی		۴۳
۱-۱-۶ قالب		۴۳
۲-۱-۴ دستگاه‌ها و تجهیزات استفاده شده جهت اندازه‌گیری‌ها		۴۳
۱-۲-۱-۴ دستگاه پراش پرتو $X$		۴۴
۲-۲-۱-۴ روش اندازه‌گیری توسط دستگاه پراش پرتو $X$		۴۴

عنوان	
صفحه	
۴۶.....	۳-۲-۱-۴ پرمیامتر
۴۶.....	۴-۲-۱-۴ روش اندازه‌گیری پارامترهای مغناطیسی توسط دستگاه پرمیامتر
۴۷.....	۵-۲-۱-۴ دستگاه <i>LCR</i> سنج
۴۷.....	۶-۲-۱-۴ روش اندازه‌گیری دمای کوری با <i>LCR</i> سنج
۴۸.....	۷-۲-۱-۴ دستگاه <i>TGA-DTA (STA)</i>
۴۸.....	۸-۲-۱-۴ روش اندازه‌گیری دمای تشکیل فاز فریت توسط دستگاه <i>STA</i>
۴۸.....	۲-۴ مواد خام
۴۹.....	۳-۴ تهیه‌ی پودرهای نانومتری فریت‌های نیکل-روی جانشانی شده با مس از طریق فرآیند مکانوشیمیایی
۵۱.....	۴-۴ تهیه‌ی پودرهای نمونه‌ی کپهای نیکل-روی جانشانی شده با مس از طریق روش متداول سرامیکی

## فصل پنجم: نتایج و بحث

۵۲.....	مقدمه
۵۳.....	۱-۵ نتایج حاصل از فرآیند مکانوشیمیایی
۵۳.....	۱-۵ نتایج الگوهای <i>XRD</i> نمونه‌های $M_0$ و $M_4$
۵۵.....	۲-۱-۵ نتایج آزمایش‌های ( <i>TGA-DTA</i> ) جهت تعیین دمای پخت برای تهیه‌ی نمونه‌های $MH_0 - MH_4$
۵۷.....	۳-۱-۵ نتایج الگوهای <i>XRD</i> نمونه‌های $MH_0 - MH_4$
۵۹.....	۴-۱-۵ تأثیر مس بر روند تشکیل محصول در فرآیند مکانوشیمیایی
۵۹.....	۵-۱-۵ نتایج اندازه‌گیرهای مغناطیسی نمونه‌های $MH_0 - MH_4$
۵۹.....	۵-۱-۵ نتایج مربوط به منحنی‌های $B - H$ نمونه‌های $MH_0 - MH_4$
۶۲.....	۵-۲-۱-۵ نتایج مربوط به اندازه‌گیری دماهای کوری نمونه‌های $MH_0 - MH_4$
۶۴.....	۶-۱-۵ نتایج مربوط به اندازه‌گیری‌های مغناطیسی نمونه‌ی $M_0$ و مقایسه‌ی آنها با نتایج مربوط به نمونه‌ی $MH_0$
۶۴.....	۶-۱-۵ نتایج مربوط به منحنی $B - H$ نمونه‌ی $M_0$
۶۶.....	۶-۱-۵ نتایج مربوط به دمای کوری نمونه‌ی $M_0$
۶۶.....	۲-۵ نتایج حاصل از روش متداول سرامیکی

صفحه	عنوان
۶۶	۱-۲-۵ نتایج حاصل از الگوی <i>XRD</i>
۶۷	۲-۲-۵ نتایج اندازه‌گیری‌های مغناطیسی نمونه‌ی $C_3$ و مقایسه‌ی آن‌ها با نتایج مربوط به نمونه‌ی $MH_3$
۶۷	۲-۲-۵-۱ نتایج مربوط به منحنی $B - H$ نمونه‌ی $C_3$
۶۸	۲-۲-۵-۲ نتایج مربوط به دمای کوری نمونه‌ی $C_3$
۶۹	<b>نتایج کلی</b>
۷۰	<b>پیشنهادات</b>
۷۱	<b>منابع و مأخذ</b>

## فهرست شکل‌ها

عنوان	صفحة
شکل ۱-۱ یاخته‌ی قراردادی فریت اسپینل و جایگاه‌های چهاروجهی و هشت وجهی	۳
شکل ۲-۱ بر هم‌کنش‌های تبادلی مستقیم، تبادلی غیر مستقیم و ابرتبادلی	۵
شکل ۳-۱ نمایی از بر هم‌کنش‌های ابرتبادلی	۶
شکل ۴-۱ ضخامت $t$ مربوط به لایه‌ی مرده، برای یک ذره‌ی کروی به قطر $D$	۱۰
شکل ۵-۱ منحنی شماتیک تغییرات نیروی وادارندگی با قطر ذرات	۱۱
شکل ۱-۲ مدل ماقما-پلاسمای برای تنش‌های ضربه‌ای وارد بـر ذرات	۱۶
شکل ۲-۲ دیاگرام عام برای واکنش‌های مکانوشیمیایی	۱۷
شکل ۳-۱ تغییرات گشتاور مغناطیسی با افزایش جانشانی روی	۳۰
شکل ۳-۲ تغییرات مغناطش اشباعی، میدان‌های وادارندگی (در دمای اتاق) و دمای کوری نمونه‌های فریتی نیکل-روی بدون جانشانی و جانشانی شده توسط کاتیون‌های خاکی کمیاب	۳۶
شکل ۳-۳ وابستگی مغناطش اشباعی نمونه‌ها به مقدار جانشانی $x$ در فریت $(Ni_{0.3}Zn_{0.7})_{1-x}Me_xFe_2O_4$	۳۸
شکل ۴-۱ وابستگی دمایی پذیرفتاری مغناطیسی نمونه‌ها برای مقادیر مختلف جانشانی $x$ در فریت $(Ni_{0.3}Zn_{0.7})_{1-x}Me_xFe_2O_4$	۳۸
شکل ۵-۱ الگوهای $XRD$ مربوط به محصول (الف) ۱۰ ساعت، (ب) ۱۵ ساعت و (ج) ۲۰ ساعت آسیاب‌کاری در تهیه‌ی نمونه‌ی $M_0$	۵۳
شکل ۵-۲ الگوهای $XRD$ مربوط به محصول (الف) ۲۴ ساعت، (ب) ۲۸ ساعت و (ج) ۳۲ ساعت در آسیاب‌کاری در تهیه‌ی نمونه‌ی $M_0$	۵۴
شکل ۵-۳ الگوهای $XRD$ مربوط به محصول (الف) ۳۸ ساعت و (ب) ۲۰ ساعت آسیاب‌کاری به ترتیب در تهیه‌ی نمونه‌های $M_0$ و $M_4$	۵۴
شکل ۵-۴ منحنی‌های (الف) $TGA$ و (ب) $DTA$ مربوط به محصول ۲۰ ساعت آسیاب‌کاری شده در تهیه‌ی نمونه‌ی $MH_0$	۵۶
شکل ۵-۵ الگوهای $XRD$ محصول ۲۰ ساعت آسیاب‌کاری شده مخلوط پودرهای مواد اولیه در تهیه‌ی نمونه‌های فریتی (الف) $MH_0$ ، (ب) $MH_1$ ، (ج) $MH_2$ ، (د) $MH_3$ ، (ر) $MH_4$	۵۷

عنوان	
صفحه	
شکل ۶-۵ الگوهای $XRD$ مخلوط پودرهای مواد اولیه پس از ۲۰ ساعت آسیابکاری همراه با پخت در دمای $650^{\circ}C$ به مدت ۱ ساعت در تهیه نمونههای فریتی (الف) $MH_0, MH_1, MH_2, MH_3, MH_4$ ، (ب) $MH_0, MH_1, MH_2, MH_3$ و (ج) $MH_0, MH_1, MH_2, MH_3, MH_4$ بر حسب میزان جانشانی مس	۵۸
شکل ۷-۵ نمودار تغییرات ثابت شبکهی نمونههای فریتی $MH_0 - MH_4$ بر حسب میزان جانشانی مس	۵۸
شکل ۸-۵ منحنی $H - B$ مربوط به نمونه $MH_0$	۶۰
شکل ۹-۵ منحنی $H - B$ مربوط به نمونه $MH_1$	۶۰
شکل ۱۰-۵ منحنی $H - B$ مربوط به نمونه $MH_2$	۶۰
شکل ۱۱-۵ منحنی $H - B$ مربوط به نمونه $MH_3$	۶۱
شکل ۱۲-۵ منحنی $H - B$ مربوط به نمونه $MH_4$	۶۱
شکل ۱۳-۵ نمودارهای تغییرات القاییدگی بر حسب دما مربوط به نمونههای (الف) $MH_0, MH_1$ ، (ب) $MH_2, MH_3$ و (ج) $MH_4, MH_3, MH_2, MH_1$	۶۳
شکل ۱۴-۵ منحنی $H - B$ مربوط به نمونه $MH_0$	۶۴
شکل ۱۵-۵ نمودار تغییرات القاییدگی بر حسب دمای مربوط به نمونه $MH_0$	۶۶
شکل ۱۶-۵ الگوی $XRD$ نمونه کپهای $C_3$ پس از ۱ ساعت پخت مخلوط پودری مواد اولیه در دمای $950^{\circ}C$	۶۷
شکل ۱۷-۵ منحنی $H - B$ مربوط به نمونه $C_3$	۶۷
شکل ۱۸-۵ نمودار تغییرات القاییدگی بر حسب دمای مربوط به نمونه $C_3$	۶۸

## فهرست جداول

صفحه	عنوان
۳۲.....	جدول ۱-۳ توزیع یونی در فریت‌های روی، نیکل و نیکل-روی
۳۵..... $(x = 0, 0.1)$	جدول ۲-۳ نتایج اندازه گیری‌های مغناطیسی نمونه‌های $Ni_{0.5}Zn_{0.5}Fe_{2-x}Cr_xO_4$ به ازای
۵۰۰ °C	جدول ۳-۳ اطلاعات حاصل از منحنی‌های پسماند نمونه‌های تک‌فاز شده و پخته شده در دمای
به مدت یک ساعت.....	
۵۱.....	جدول ۴-۱ معرفی کد شناسایی نمونه‌های تهیه شده
۵۹.....	جدول ۱-۵ داده‌های مربوط به محاسبه‌ی میانگین اندازه بلوک‌های نمونه‌های $MH_0 - MH_4$
۵۹.....	جدول ۲-۵ داده‌های مربوط به ویژگی‌های مغناطیسی نمونه‌های $MH_0 - MH_4$
۶۲.....	جدول ۳-۵ داده‌های مربوط به دمای کوری نمونه‌های $MH_0 - MH_4$
۶۵.....	جدول ۴-۵ داده‌های مربوط به ویژگی‌های مغناطیسی نمونه‌های $M_0$ و $M_0$
۶۸.....	جدول ۵-۵ داده‌های مربوط به ویژگی‌های مغناطیسی نمونه‌های $C_3$ و $MH_3$

## فصل اول

### نانو فریت‌ها

#### مقدمه

دها سال است که فریت‌ها از جنبه‌های گوناگون دانش و فناوری بررسی شده‌اند. این دسته از مواد به دلیل داشتن ویژگی‌های الکتریکی و مغناطیسی مناسب، به طور گستردگی در صنعت و تکنولوژی به کار می‌روند<sup>[۱]</sup>. اهمیت و کاربرد فریت‌ها از یک طرف و پیشرفت شکرگ فن آوری نانو (نانوتکنولوژی) در سال‌های اخیر، سبب شده تا امروزه پژوهش‌های فراوانی بر تهیه و تولید نانوفریت‌های با ویژگی‌های جدیدتر و مطلوب‌تر انجام شود.

می‌توان گفت نانو، دنیایی است با ابعادی در محدوده  $10^{-9}$  متر. با کشف پدیده‌ها و فرآیندهای جالب در این مقیاس و ساخت ابزارهای تجربی جدید و دقیق و نیز انجام شبیه‌سازی‌ها، پیشرفت‌های وسیعی در تولید نانوذره‌ها، مواد نانوساختار و نانو ابزارها صورت گرفته است، که نانوفریت‌ها از این امر مستثنی نیستند.

در واقع با ساخت مواد در مقیاس نانو، می‌توان به ویژگی‌هایی دست یافت که با ویژگی‌های حالت هجیم این مواد بسیار متفاوت است. با تولید ساختارهایی در مقیاس نانو امکان کنترل ویژگی‌های ذاتی مواد از جمله دمای ذوب، ویژگی‌های مغناطیسی و ... به وجود می‌آید<sup>[۲] و [۳]</sup>.

## ۱-۱ فریت‌ها

فریت‌ها دسته‌ی مهمی از مواد فری مغناطیس می‌باشند که زیر یک دمای خاص به نام دمای کوری<sup>۱</sup> دارای مغناطیش ذاتی<sup>۲</sup> هستند و بالای این دما به مواد پارامغناطیس تبدیل می‌شوند<sup>[۴]</sup>. از نقطه نظر مقاومت الکتریکی، فریت‌ها برخلاف مواد فرو مغناطیس فلزی و آلیاژهای آن‌ها، دارای مقاومت الکتریکی بزرگی هستند و به همین جهت در میدان‌های متغیر با زمان، نسبت به مواد فرو مغناطیس فلزی، تلفات انرژی ناشی از جریان‌های گردابی در آن‌ها ناچیز می‌باشد. تلفات مزبور مناسب با مجدور فرکانس میدان است. لذا اهمیت کوچک بودن این جریان‌ها در فرکانس‌های بالا برای محدود نگاه داشتن تلفات مشخص می‌گردد<sup>[۵]</sup>. این خواص و دیگر خواص الکتریکی و مغناطیسی مطلوب این دسته از مواد سبب کاربرد فراوان آن‌ها در صنعت و تکنولوژی شده است.

## ۱-۲ ساختار فریت‌ها

فریت‌های مغناطیسی با توجه به ساختاری بلوری آن‌ها به سه دسته تقسیم می‌شوند:

**گارنت‌ها:** این دسته از فریت‌ها دارای فرمول عمومی  $3M_2O_3 \cdot 5Fe_2O_3$  می‌باشند و به گارنت مغناطیسی یا فریت‌های مايكروویو نیز شهرت دارند. یون‌های فلزی  $M$  در این ترکیب، در مقایسه با دو ساختار دیگر سه ظرفیتی هستند. در گارنت‌های مغناطیسی،  $M^{3+}$  به طور معمول ایتریم  $Y^{3+}$  یا یکی از یون‌های خاکی کمیاب نظری  $Gd^{3+}$  می‌باشد<sup>[۶]</sup>.

**فریت‌های شش‌گوشی:** این دسته از فریت‌ها دارای فرمول عمومی  $MO \cdot 6Fe_2O_3$  می‌باشند که در آن‌ها  $M$  نماینده‌ی کاتیون‌های دو ظرفیتی عناصر قلایابی خاکی از قبیل  $Pb^{2+}$ ،  $Sr^{2+}$  و  $Br^{2+}$  و یا ترکیبی از آن‌ها است<sup>[۷]</sup>.

**فریت‌های اسپینل<sup>۳</sup> (مکعبی):** از آنجایی که فریت به کار رفته در این پژوهش، جزء این دسته از فریت‌های است، در بخش‌های بعدی به طور مفصل به معرفی آن‌ها می‌پردازیم.

<sup>1</sup> Curie Temperature

<sup>2</sup> Spontaneous Magnetization

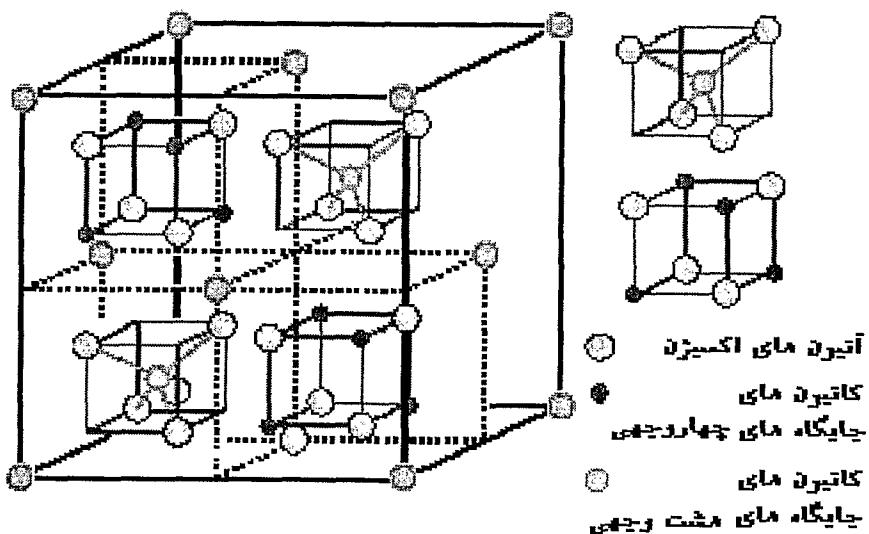
<sup>3</sup> Spinel Ferrites

### ۳-۱ فریت‌های اسپینل

این دسته از فریت‌ها به دلیل هم ساختار بودن با ماده‌ی معدنی اسپینل با فرمول  $MgAl_2O_4$  که اولین بار توسط برآگ و نیشیکاوا به دست آمده، اسپینل نام گرفته‌اند [۸].

کوچک‌ترین یاخته‌ی شبکه‌ی اسپینلی دارای تقارن مکعبی و شامل هشت مولکول  $MO.Fe_2O_3$  یا  $MFe_2O_4$  است، که  $M$  نماینده‌ی یک یون دو ظرفیتی مثل  $Co^{2+}, Fe^{2+}, Zn^{2+}, Li^{2+}, Mg^{2+}, Cu^{2+}, Mn^{2+}, Ni^{2+}$  و یا در بیشتر مواقع ترکیبی از این یون‌ها است.

یون‌های نسبتاً بزرگ‌تر اکسیژن در این مواد تشکیل یک شبکه‌ی  $fcc$  می‌دهند، در حالی که کاتیون‌های فلزی مکان‌های بین نشین<sup>۴</sup> را اشغال می‌کنند. در این ساختار تنگ پکیده دو نوع جایگاه وجود دارد، که عبارتند از جایگاه‌های چهار وجهی<sup>۵</sup>  $A$  و هشت وجهی<sup>۶</sup>  $B$  که به ترتیب با ۴ و ۶ یون اکسیژن احاطه شده‌اند (شکل ۱-۱). در یاخته‌ی قراردادی مکعبی مذکور، ۶۴ جایگاه چهار وجهی و ۳۲ جایگاه هشت وجهی وجود دارد که به دلیل حفظ تعادل بار الکتریکی شبکه، به ترتیب تنها با ۸ و ۱۶ یون فلزی اشغال می‌شوند. از این ۲۴ یون، ۸ یون عدد کاتیون دو ظرفیتی و ۱۶ عدد، کاتیون سه ظرفیتی هستند [۹].



شکل ۱-۱ یاخته‌ی قراردادی فریت اسپینل و جایگاه‌های چهار وجهی و هشت وجهی

<sup>4</sup> Interstitial Positions

<sup>5</sup> Tetrahedral Sites

<sup>6</sup> Octahedral Sites

## ۴-۱ توزیع کاتیونی فریت‌های اسپینل

برخی از عواملی که در توزیع کاتیون‌های فلزی در جایگاه‌های  $A$  و  $B$  تأثیر دارند، عبارتند از (الف) شعاع یونی، (ب) پیکر بندی الکترونی و (ج) انرژی الکتروستاتیکی (تأثیر این عوامل در مرجع [۱۰] آمده است). این عوامل سبب می‌شوند بعضی کاتیون‌ها تمایل بیشتری برای اشغال کردن یکی از جایگاه‌های  $A$  و  $B$  داشته باشند. ساختارهایی که در آن‌ها هشت کاتیون دو ظرفیتی در هشت جایگاه چهاروجهی و شانزده کاتیون سه ظرفیتی آهن در شانزده جایگاه هشت وجهی جای می‌گیرند را اسپینل عادی<sup>۷</sup> گویند.

ساختارهایی که در آن‌ها هشت کاتیون دو ظرفیتی در هشت جایگاه از شانزده جایگاه هشت وجهی قرار بگیرند و شانزده کاتیون سه ظرفیتی آهن بین جایگاه‌های باقی مانده  $A$  و  $B$  به طور یکسان توزیع شوند را اسپینل وارون<sup>۸</sup> گویند. با در نظر گرفتن فرم کلی زیر:



چنانچه  $\lambda = 1$  باشد اسپینل وارون است و چنانچه  $\lambda = 0$  باشد اسپینل عادی است. در اکثر موارد حالت میانی ( $0 < \lambda < 1$ ) اتفاق می‌افتد. در این دسته از فریت‌ها، کاتیون‌های دو و سه ظرفیتی هم در جایگاه‌های چهار وجهی و هم در جایگاه‌های هشت وجهی قرار دارند.

البته تجربه نشان داده که چگونگی توزیع کاتیونی در جایگاه‌های چهار وجهی و هشت وجهی به شرایط و روش تهیه‌ی فریت نیز بستگی دارد [۱۱].

## ۱-۵ منشأ نظم مغناطیسی فریت‌ها

همان طور که گفته شد فریت‌ها، دسته‌ای میانی از مواد فری مغناطیس هستند. مواد فری مغناطیس در حضور میدان مغناطیس خارجی، گشتاور مغناطیسی قابل توجهی از خود نشان می‌دهند و با حذف میدان باز هم دارای یک گشتاور مغناطیسی خواهند بود. برهم‌کنش‌های یون‌های مغناطیسی در این مواد سبب ایجاد برهم‌کنش‌های دوقطبی<sup>۹</sup>، تبادلی<sup>۱۰</sup> و ابر تبادلی<sup>۱۱</sup> می‌شوند. این برهم‌کنش‌ها به اندازه‌ای قوی هستند که می‌توانند سبب ایجاد همسویی متقابل در گشتاورهای مغناطیسی شوند. هنگامی که فرآیند‌هایی نظیر انرژی ارتعاشی

<sup>7</sup> Normal Spinel

<sup>8</sup> Inverse Spinel

<sup>9</sup> Dipole-Dipole Interaction

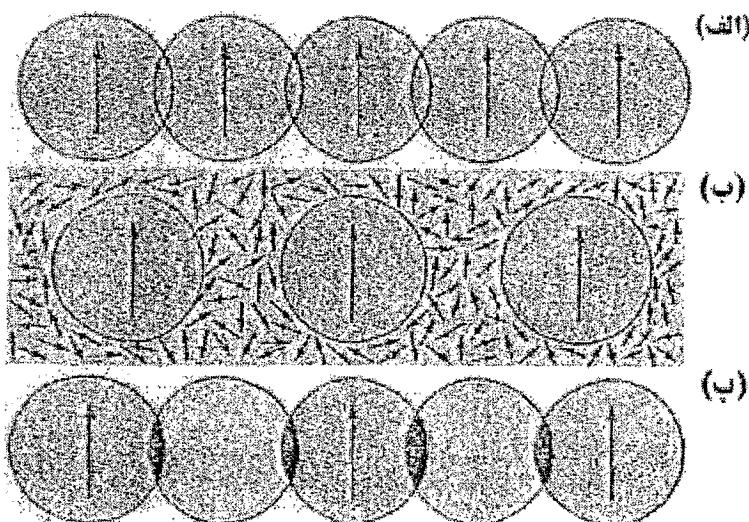
<sup>10</sup> Exchange Interaction

<sup>11</sup> Superexchange Interaction

گرمایی بزرگ‌تر از انرژی بر هم کنش‌های مذکور شود، این بر هم کنش‌ها از بین رفته و منجر به تضعیف نظم مغناطیسی این مواد می‌شود.<sup>[۱۲]</sup>

**بر هم کنش‌های دو قطبی-دو قطبی:** آشکارترین بر هم کنش یون‌های مغناطیسی، تأثیر میدان مغناطیسی یک دو قطبی بر دو قطبی همسایه اش است. نکته‌ای که باید به آن توجه داشت این است که این بر هم کنش‌ها، جز در دماهای بسیار پایین، خیلی ضعیف هستند و می‌توان از آن‌ها صرف‌نظر کرد.<sup>[۱۳]</sup>

**بر هم کنش‌های تبادلی و ابرتبادلی:** بسته به چگونگی همپوشانی توزیع بار دو یون مغناطیسی همسایه، بر هم کنش این یون‌ها را تبادلی مستقیم، تبادلی غیر مستقیم و یا ابرتبادلی گویند(شکل ۲-۱). اگر همپوشانی توزیع بارهای دو یون مغناطیسی مجاور، به طور مستقیم و بدون واسطه صورت گیرد این بر هم کنش را بر هم کنش تبادلی مستقیم گویند. اگر بر هم کنش از طریق الکترون‌های رسانش صورت گیرد، بر هم کنش را تبادلی غیرمستقیم و اگر بر هم کنش از طریق یک یون غیر مغناطیسی صورت گیرد، بر هم کنش را ابرتبادلی گویند.<sup>[۱۴]</sup>



شکل ۲-۱ بر هم کنش‌های تبادلی مستقیم، تبادلی غیر مستقیم و ابرتبادلی (به ترتیب از بالا به پایین).<sup>[۱۴]</sup>

بر هم کنش‌های ابرتبادلی منشأ نظم فری مغناطیسی هستند. در فریت‌ها بر هم کنش‌های ابرتبادلی بین کاتیون‌های مغناطیسی به واسطه‌ی الکترون‌های آنیون‌های غیر مغناطیسی اکسیژن ما بین آن‌ها صورت می‌گیرد.<sup>[۱۵]</sup>