

تهیه‌ی نانو پودرهای هسته-پوسته‌ی اکسیدهای آهن - روی (Fe_3O_4 -ZnO) و بررسی ویژگی‌های نوری و مغناطیسی آن

احمد حسن پور^۱، محمد نیایی فر^{۱*}، مریم آسان^۱، جمشید عمیقان^۲

۱- گروه فیزیک، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد علوم تحقیقات خوزستان، اهواز

۲- گروه فیزیک، دانشگاه آزاد واحد نجف آباد

(دریافت مقاله: ۹۰/۳/۱۱، نسخه نهایی: ۹۰/۱۰/۱۹)

چکیده: در این پژوهش نخست با استفاده از اتیلن گلیکول و نیترات آهن، نانو ذرات مگنتیت (Fe_3O_4) به روش سل-ژل تهیه و سپس با سیترات سدیم در اتمسفر آرگون بهینه سازی شد. نانو ذرات اکسید روی نیز به روش هم رسوبی با کربنات آمونیوم و استات روی تهیه و در دمای 350°C و به مدت ۳ ساعت برشته شد. سرانجام با داشتن نانوذرات Fe_3O_4 و ZnO اصلاح شده، سامانه هسته-پوسته Fe_3O_4 -ZnO تهیه شد. ویژگی‌های ساختاری و میانگین اندازه‌ی بلورکهای پودرهای تهیه شده با پراش سنجی پرتو X مورد بررسی قرار گرفت. ریخت‌شناسی و اندازه‌ی میانگین ذرات با استفاده از تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM) و تراگسیلی (TEM) تعیین و تفسیر شدند. بررسی بیناب‌سنجی فرسرخ تبدیل فوریه (FTIR) نشان از تشکیل پیوندهای آلی و معدنی در نمونه‌ها دارد به این صورت که ستیغ موجود در $443/81\text{ cm}^{-1}$ به نوسانات پیوندهای Zn-O و ستیغ واقع در $540/20\text{ cm}^{-1}$ به ارتعاشات پیوند Fe-O وابسته است. برای تعیین طول موج بیشینه جذب، از بیناب‌سنجی دیدگانی-فرابنفش (UV-Vis) بهره‌گیری شد. نتایج نشان می‌دهد که مقدار طول موج بیشینه‌ی جذب نانوپودرهای هسته-پوسته در مقایسه با نانوذرات خالص اکسید روی افزایش یافته است. ویژگی‌های مغناطیسی نمونه‌های پودری با اندازه‌گیری تغییرات مغناطش بر حسب میدان مغناطیسی با استفاده از یک مغناطش‌سنج لرزه‌ای (VSM) مورد بررسی قرار گرفت. نتایج نشان می‌دهد که نانوذرات مگنتیت ابرپارامغناطیس هستند. از سویی در نمونه‌ی هسته-پوسته، با افزایش نسبت مولی اکسید روی به مگنتیت، مقدار میدان وادارندگی تغییرات چندانی نداشته است.

واژه‌های کلیدی: مگنتیت؛ اکسید روی؛ سامانه هسته پوسته؛ نانو ذره؛ سل-ژل.

مقدمه

[۱]. از سامانه‌های جالب نانوذراتی که دارای ساختار هسته-پوسته‌اند می‌توان به ذراتی اشاره کرد که در آن یک پوسته‌ی نامغناطیسی یک هسته مغناطیسی را در بر گرفته باشد [۲]. به همین منظور با توجه به کاربردهای فراوان نانوذرات مغناطیسی Fe_3O_4 در پزشکی، به‌عنوان حامل‌های دارو به منظور انتقال کنترل شده عوامل درمانی به موضع بیماری [۳]، به‌عنوان جاذب فلزهای سنگین و مواد آلاینده محیط زیست، در فرایند پالایش پساب‌های صنعتی و به‌عنوان رنگ‌دانه در صنعت،

در سال‌های اخیر حضور نانوذراتی به‌صورت ساختار هسته-پوسته با توجه به قابلیت‌های بالا همچون افزایش پایداری شیمیایی و گرمایی، توجه بسیاری را به خود جلب کرده است. این نانوذرات دارای پوسته‌ای هستند که ذره‌ای را به عنوان هسته در میان گرفته‌اند. اندازه‌ی این نانو ذرات در گستره‌ای از ۲۰ تا ۲۰۰ nm را شامل می‌شود و معمولاً متناسب با نوع هسته یا پوسته، می‌توان آن‌ها را در زمینه‌های گوناگون به کار گرفت

* نویسنده مسئول، تلفن-نمبر: ۴۴۵۷۶۱۲ (۰۶۱۱)، پست الکترونیکی: hasanpour88@gmail.com

تهیه نانو ذرات مگنتیت (Fe_3O_4) اصلاح شده

نخست مخلوطی از ۱ گرم نانو ذرات مگنتیت تهیه شده، و ۵۰ میلی لیتر محلول سیترات سدیم نیم مولار که ۳۰ دقیقه زیر تابش فراصوتی قرار گرفته بود به مدت ۱۲ ساعت در دمای 60°C و در فضای آرگون هم زده شد. رسوب به دست آمده با یک آهن ربا جمع آوری و سرانجام چندین بار با استون شسته شد تا از هرگونه آلودگی و ناخالصی پاک شود. در این مرحله سیترات سدیم به عنوان یک پایدارساز عمل می کند و باعث جلوگیری از بهم چسبیدن ذرات شده و سطح نانوذرات مگنتیت را پاک سازی می کند.

تهیه نانوذرات اکسید روی (ZnO)

۱۲ گرم استات روی دو آبه و ۷/۶ گرم کربنات آمونیوم را جداگانه در ۱۰۰ میلی لیتر آب حل کرده سپس دو محلول، قطره قطره درون یک فلاسک سه دهانه به همدیگر افزوده شدند. با ورود اولین قطره رسوب سفید رنگی حاصل شد. رسوب به دست آمده به ترتیب با آب، محلول آمونیاک آبدار با $\text{PH} = 9$ و اتانول شسته شد. سپس به مدت ۲ ساعت در خلا 10^{-4} پاسکل خشک و به پودر سفید رنگی تبدیل شد. محصول به دست آمده در دمای 350°C و به مدت ۳ ساعت در کوره برشته شد.

فرایند ساخت هسته - پوسته ی مگنتیت - اکسید روی ($\text{Fe}_3\text{O}_4\text{-ZnO}$)

در این مرحله تهیه ی نانو پودرهای هسته - پوسته با نسبت های مولی ۱۰ به ۱ (۰/۰۷ گرم مگنتیت و ۰/۲۵ گرم اکسید روی) و ۲۰ به ۱ (۰/۰۳۵ گرم مگنتیت و ۰/۲۵ گرم اکسید روی) مورد بررسی قرار گرفت. نخست به نانوذرات مگنتیت اصلاح شده در بخش پیش ۱۰۰ میلی لیتر آب مقطر دوبار تقطیر شده افزوده و به مدت ۳۰ دقیقه زیر تابش امواج فراصوتی قرار داده شد. در مرحله ی بعد با یک آهن ربا ذرات درشت تر جدا شدند. سرانجام یک شارهی مغناطیسی^۵ پایدار با پایداری نسبی بیش از ۵۰ ساعت به دست آمد. سپس نانوذرات اکسید روی پس از هم زدن با هم زن شیشه ای به مایع مغناطیسی افزوده شد. محصول به دست آمده را در یک دستگاه چرخاننده و در دمای 90°C خشک کردیم.

در تهیه ی وسایل الکترونیکی، اپتوالکترونیکی، سرامیک ها [۴]، در این پژوهش نانو ذرات Fe_3O_4 به عنوان هسته ی مغناطیسی تهیه و مورد بررسی قرار گرفتند. از سوی دیگر نانوذرات اکسید روی از دسته مواد اکسیدهای رسانای شفاف^۱ (TCO) است که کاربردهای بسیاری در الکترونیک و الکترونیک نوری از جمله در حسگرهای گاز [۵]، الکتروادهای رسانای شفاف [۶]، صفحه نمایشگرهای تخت (FPD)، نمایشگرهای بلور مایع (LCD)، دیودهای نور گسیل آلی (OLED)، سلول های خورشیدی [۷-۱۲] و پوشش های محافظتی روی پلیمرها دارند [۱۳]. بدین ترتیب بررسی ویژگی های نانوذرات اکسید روی به عنوان پوسته می تواند یک گزینه در دست باشد. بررسی ها نشان می دهند که نانو ساختار هسته - پوسته مگنتیت - اکسید روی کاربردهای گسترده ای در پزشکی^۲، ابزارهای اسپینترونیک^۳، در حافظه ی جانبی رایانه به شکل مغناطونوری^۴ [۱۴] دارند. به همین منظور در این پژوهش تهیه این سامانه هسته - پوسته مورد بررسی قرار گرفته است.

روش بررسی

در این پژوهش برای تهیه ی نمونه ها نیترات آهن $(\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O})$ ، دی اتیلن گلیکول $(\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2)$ ، سدیم سیترات، آمونیوم کربنات $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ ، استات روی دو آبه $(\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4\text{Zn} \cdot 2\text{H}_2\text{O})$ ، آمونیاک آبدار $(\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O})$ و اتانول با خلوص ۹۹٪ مورد استفاده قرار گرفتند که همه ی آن ها از شرکت مرک خریداری شدند.

روش ساخت نانو ذرات Fe_3O_4

نانوذرات مگنتیت را به روش سل - ژل تولید کردیم. بدین منظور نخست ترکیبی از ۵ میلی لیتر اتیلن گلیکول و ۴/۰۴ گرم نیترات آهن به مدت ۲ ساعت در دمای 40°C با یک هم زن مغناطیسی هم زده شد. با افزایش دما ژل مورد نظر در دمای 80°C ژل تشکیل شد. ژل به دست آمده در آن در دمای 150°C به مدت ۲۰ ساعت خشک شد، و ژل خشک شده ی قهوه ای رنگ متخلخل به دست آمد پودر آن را در کوره ی خلا با دمای 400°C و به مدت ۲ ساعت برشته کردیم.

- 1- Transparent conductive oxide
- 2- Biomedical applications
- 3- Spintronic devices
- 4- Magneto optic

5- Magnetic fluid

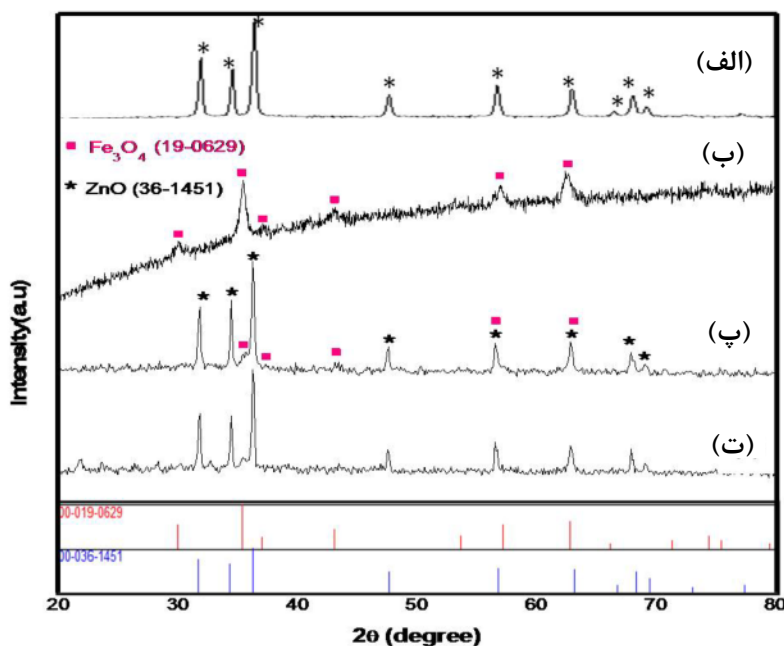
شناسایی و اندازه‌گیری

به‌منظور بررسی فازهای موجود در نانو پودرهای تولید شده، الگوی XRD با استفاده از پراش‌سنج پرتو X، مدل ۳۰۰۳ ID ساخت شرکت Seifert آلمان با لامپ مسی و طول موج $K\alpha = 1/54.056 \text{ \AA}$ و در گستره‌ی 2θ از ۲۰ تا ۸۰ درجه ترسیم شد. به‌منظور بررسی سطح نانوذرات و به دست آوردن اطلاعات ریخت و اندازه‌ی آن‌ها از میکروسکوپ‌های الکترونی روبشی (SEM) مدل ۳۰ XL ساخت شرکت Philips از کشور هلند و میکروسکوپ الکترونی تراکسیلی (TEM) مدل ۱۲۰ CM ساخت شرکت Philips از کشور هلند استفاده شد. از بیناب‌سنج (EDX) موجود در مرکز پژوهش رازی برای شناسایی عنصری نمونه‌ها بهره‌گیری شد. برای بررسی ساختار شیمیایی نمونه‌ها از بیناب‌سنج فروسرخ تبدیل فوریه (FTIR) ساخت شرکت Perkin Elmer مدل RXII در بازه‌ی طول موجی $400-4000 \text{ cm}^{-1}$ استفاده شد. به‌منظور بررسی چگونگی تاثیر نوع ذرات بر طول موج بیشینه جذب پرتو فرابنفش (UV)، از پراش‌سنج نوری فرابنفش-دیدگانی (UV-visible) ساخت شرکت Perkin Elmer مدل Lambda35 استفاده شد. بررسی ویژگی‌های مغناطیسی نمونه‌ای مگنتیت و ذرات هسته - پوسته، مغناطش‌سنج لرزه‌ای (VSM) ساخت شرکت مغناطیس کویر کاشان مورد استفاده قرار گرفت.

نتیجه‌ها و بحث

بررسی‌های ساختار

الگوی پراش پرتو ایکس برای نمونه‌های Fe_3O_4 و ZnO سنتز شده در شکل (۱) با نرم افزار X Pert Plus به ترتیب با ستیغ‌های کارت‌های (۱۹-۰۶۲۹) JCPDS و (۳۶-۱۴۵۱) JCPDS مقایسه و علامت‌گذاری شد. در شکل ۱ (الف) ستیغ-های پراش پرتو ایکس، تشکیل فاز ZnO نمونه‌ی اکسید روی تهیه شده به روش هم‌رسوبی را نشان می‌دهد. شکل ۱ (ب) قله‌های پراش پرتو ایکس، تشکیل فاز Fe_3O_4 نمونه‌ی مگنتیت تهیه شده به روش سل-ژل را بدون حضور ناخالصی تایید می‌کند. چنانکه دیده می‌شود، ستیغ‌های وابسته به نانوذرات سیاه رنگ مگنتیت (Fe_3O_4)، مشابه نانوذرات مگهمایت (Fe_2O_3 - γ) با رنگ قهوه‌ای تیره هستند، از این رو عوامل دیگری همچون رنگ نانوذرات و میزان دمای گرمادهی نیز در نظر گرفته شدند [۱۵]. در بخش‌های ۱ (ب) و (پ) قله‌های پراش پرتو ایکس، تشکیل فازهای ZnO و Fe_3O_4 در نمونه‌های هسته-پوسته مگنتیت-اکسید روی با نسبت‌های مولی ۱-۱۰ و ۲۰-۱ را نشان می‌دهد. میانگین اندازه‌ی بلورک‌های نانوذرات ZnO و Fe_3O_4 با رابطه شر $D = K\lambda/\beta \cos\theta$ که در آن D میانگین اندازه‌ی بلورک، λ طول موج پرتو ایکس، β پهنای قله در نیم بیشینه و θ زاویه‌ی براگ است محاسبه و در جدول (۱) آمده‌اند.



شکل ۱ الگوی پراش پرتو X: (الف) نانوذرات اکسید روی، (ب) نانوذرات مگنتیت، هسته-پوسته‌ی مگنتیت-اکسید روی (پ) با نسبت مولی ۱۰-۱ و (ت) با نسبت مولی ۲۰-۱.

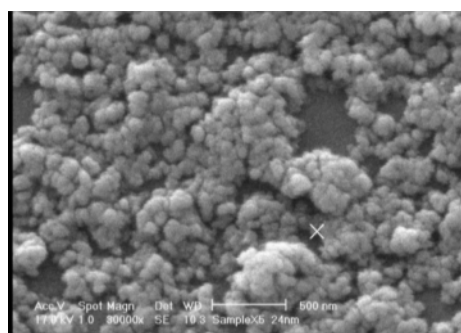
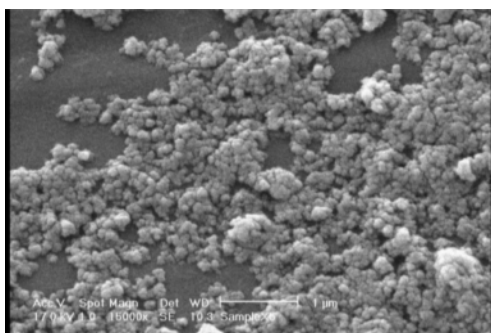
جدول ۱ محاسبه‌ی اندازه ریز بلورک‌های نانو ذرات مگنتیت واکسید روی با استفاده از رابطه‌ی شرر.

نانو ذرات	مگنتیت برشته شده در دمای ۴۰۰ °C به مدت ۲ ساعت	اکسیدروی برشته شده در دمای ۵C ۳۵۰ به مدت ۳ ساعت
اندازه بلورک	۱۰ nm	۲۳ nm

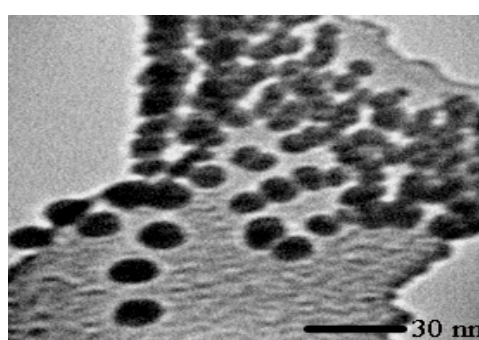
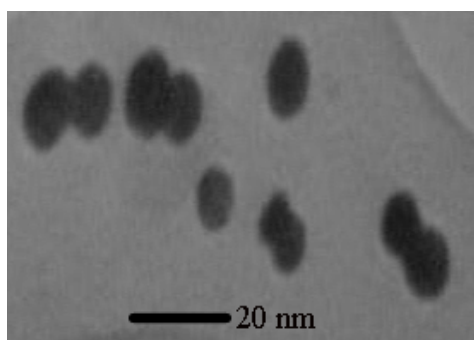
(۵) تصویر SEM نانو پودرهای کروی شکل هسته- پوسته‌ی مگنتیت- اکسید روی دیده می‌شوند. به منظور بررسی بیشتر ترکیب ذرات، نمونه‌ی هسته پوسته‌ی تهیه شده با نسبت مولی ۱-۱۰ بر پایه‌ی آنالیز EDX مورد بررسی قرار گرفت. در شکل (۶) درصد عناصر روی، آهن و اکسیژن به ترتیب ۷۹/۱۲٪، ۱۰/۳۱٪ و ۲/۰۱٪ دیده می‌شوند. چنانکه مشاهده می‌شود هیچ گونه ناخالصی در نمونه‌ی هسته- پوسته وجود ندارد که تاییدی است بر تشکیل ذرات هسته- پوسته مورد نظر.

بررسی‌های ریز ساختاری و ریخت شناسی

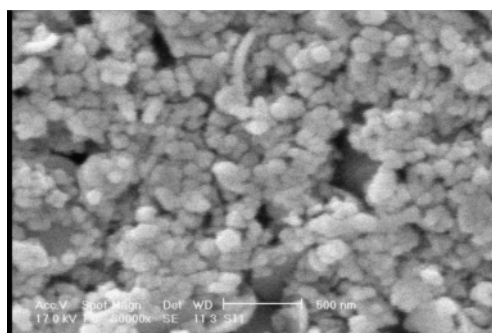
چنان که دیده می‌شود اندازه‌ی ذرات در گستره‌ی نانومتری است. در شکل‌های (۲) و (۳) تصویرهای SEM و TEM نانوذرات کروی Fe_3O_4 تهیه شده به روش سل ژل دیده می‌شوند. اندازه‌ی ذرات پیرامون ۱۰ nm است که قابل مقایسه با نتایج به دست آمده از رابطه‌ی شرر است. شکل (۴) تصویر SEM نانوذرات اکسید روی تهیه شده به روش هم- رسوبی است. با توجه به تصویر ذرات کروی شکل‌اند. در شکل



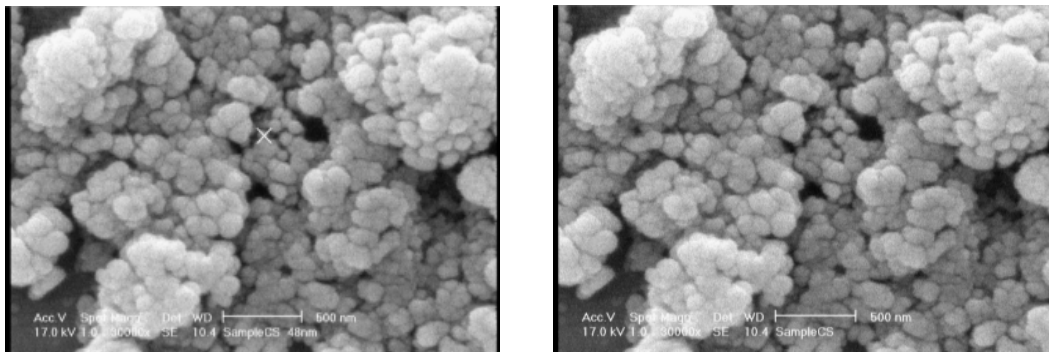
شکل ۲ تصاویر (SEM) نانوذرات مگنتیت (Fe_3O_4).



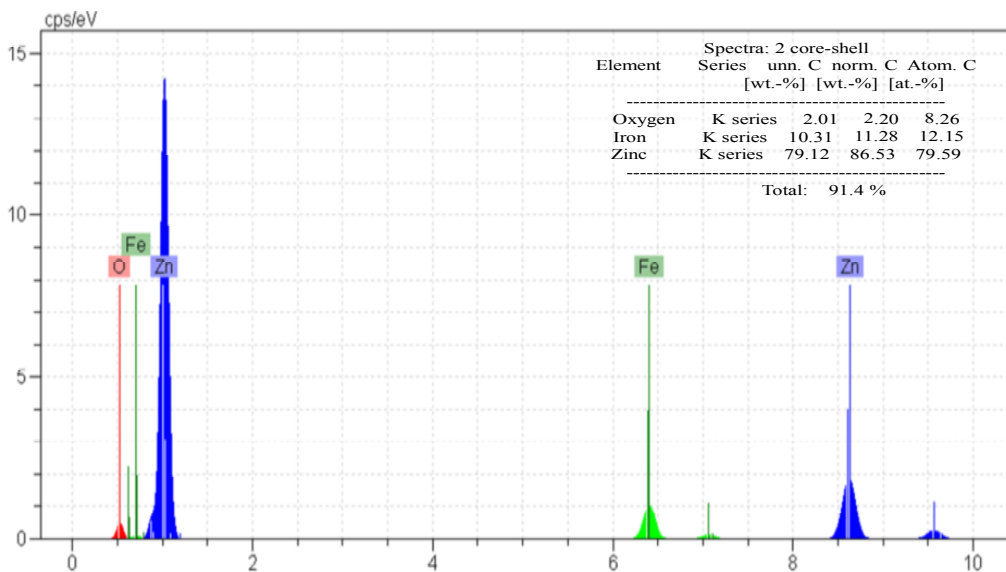
شکل ۳ تصاویر (TEM) نانو ذرات مگنتیت (Fe_3O_4).



شکل ۴ تصاویر (SEM) نانوذرات اکسید روی (ZnO).



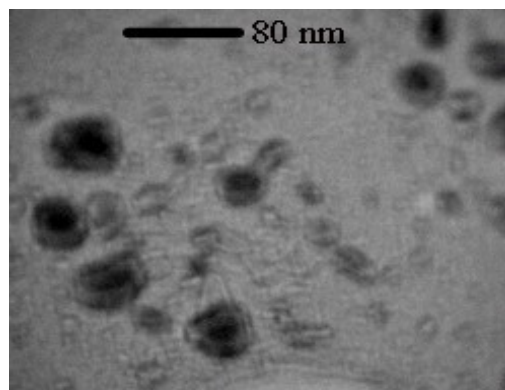
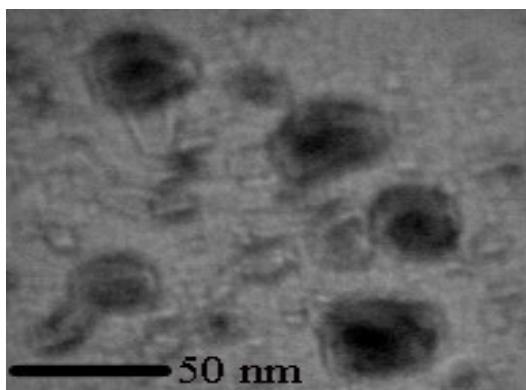
شکل ۵ تصویر (SEM) هسته- پوسته مگنتیت- اکسید روی با نسبت مولی ۱-۱۰.



شکل ۶ تصویر (EDX) هسته- پوسته مگنتیت- اکسید روی با نسبت مولی ۱-۱۰.

نانوذرات مگنتیت نسبت به نانوذرات اکسیدروی، تصویر هسته مغناطیسی (Fe_3O_4) تیره‌تر از پوسته دیده می‌شود. قطر این ذرات در بازه‌ی ۴۰ تا ۵۰ nm است.

شکل (۷) تصویر TEM هسته- پوسته با نسبت مولی ۱-۱۰ را نشان می‌دهد که به صورت نقاط تاریک و خاکستری که به ترتیب به هسته‌ی مغناطیسی اکسید آهن و پوسته‌ی اکسید روی وابسته است. به دلیل چگالتز بودن و جذب الکترونی بیشتر



شکل ۷ تصاویر (TEM) هسته- پوسته‌ی مگنتیت- اکسید روی با نسبت مولی ۱-۱۰.

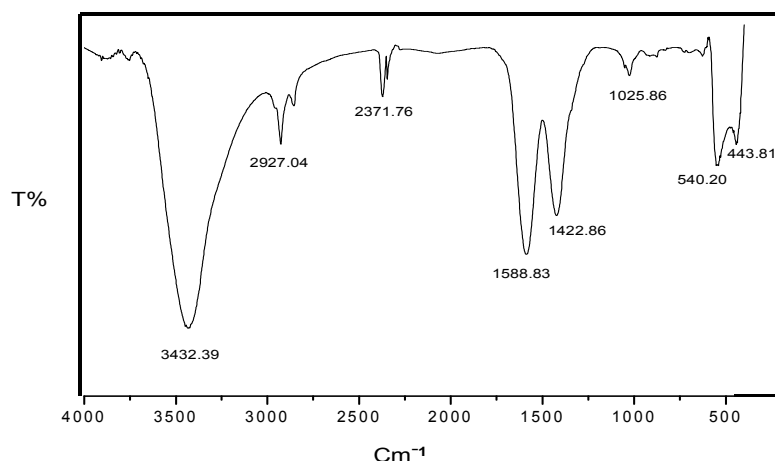
گستره‌ی طول موج ۳۹۰ nm رخ می‌دهد. از پیامدهای ورود اجسام به گستره‌ی ابعاد نانو، گسستگی ترازهای انرژی و بزرگتر شدن گاف انرژی نسبت به ماده‌ی توده‌ای است. هر قدر اندازه‌ی ذرات کوچک‌تر باشد پهنای ترازها و گاف انرژی بزرگتر خواهد شد. بنابراین با کوچکتر شدن اندازه ذرات، جذب آن به سمت انرژی‌های بالاتر و طول موج‌های کمتر جابه‌جا می‌شود. چنان که از شکل (۹) پیداست، در بیناب وابسته به نمونه‌ی نانو ذره اکسید روی، بیشینه‌ی جذب در ۳۷۱ nm و در بیناب‌های وابسته به هسته- پوسته با نسبت مولی ۱۰-۱ بیشینه‌ی جذب در طول موج ۳۷۴ nm رخ داده است. به عبارتی طول موج بیشینه‌ی جذب به سمت مقادیر بیشتر جابه‌جا شده است که آن را می‌توان به اثر افزایش اندازه ذرات نسبت داد [۱۷].

بررسی های بیناب سنجی نوری فرو سرخ تبدیل فوریه

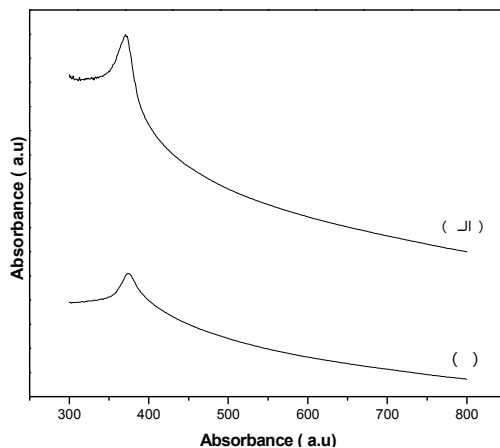
در شکل (۸)، بیناب فرو سرخ نانوپودرهای هسته- پوسته ZnO- Fe_3O_4 آمده است. نتایج بررسی‌های صورت گرفته با FTIR نشان از تشکیل پیوندهای شیمیایی دارد به این صورت که قله‌های موجود در بازه‌ی 3432.39 cm^{-1} و 2927.04 cm^{-1} می‌توان به ارتعاش‌های کششی گروه هیدروکسیل O-H و قله‌های بین 1588.83 cm^{-1} و 1422.86 cm^{-1} به پیوندهای استات نسبت داد. قله‌های موجود در گستره‌ی 1025.86 cm^{-1} و 540.20 cm^{-1} به نوسان‌های پیوندهای Zn-O و قله موجود در 443.81 cm^{-1} می‌تواند به ارتعاش‌های پیوند Fe-O وابسته باشند [۱۶].

بررسی های بیناب دیدگانی - فرابنفش

بیشینه‌ی جذب (درآشامی) اکسید روی در حالت توده‌ای در



شکل ۸ بیناب تبدیل فوریه فرو سرخ نانو پودرهای هسته- پوسته مگنتیت- اکسید روی با نسبت مولی ۱۰-۱.

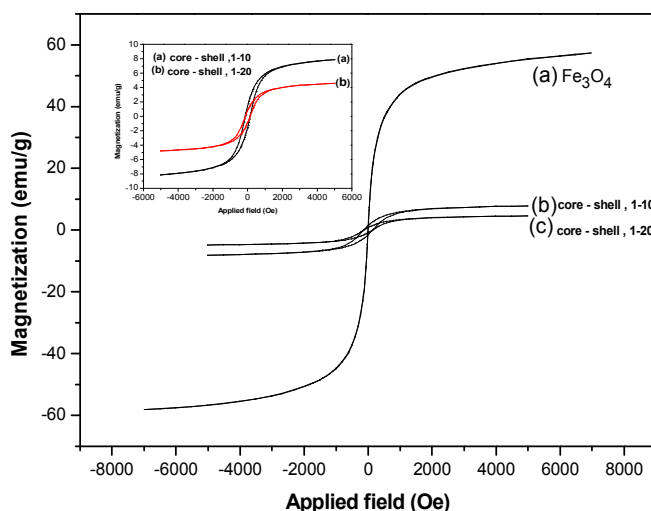


شکل ۹ بیناب دیدگانی - فرابنفش (الف) نانو پودرهای اکسید روی، (ب) هسته- پوسته مگنتیت- اکسید روی با نسبت مولی ۱۰-۱.

بررسی‌های مغناطیسی

به دلیل حضور نانو ذرات اکسید روی، مغناطش اشباع در سیستم هسته- پوسته نسبت به نانوذرات خالص مگنتیت کاهش چشم‌گیری را نشان می‌دهد و این به خاطر آن است که در این حالت مغناطیدگی در ماده‌ی بیشتری نسبت به ماده‌ی خالص توزیع می‌شود و در نتیجه مناطیدگی در واحد حجم و یا همان مغناطش کاهش می‌یابد. همچنین بررسی مغناطش اشباع و میدان وادارندگی برای دو نمونه هسته-پوسته با نسبت‌های مولی مختلف مگنتیت به اکسید روی (۱-۱۰ و ۱-۲۰) نشان می‌دهد که با افزایش نسبت مولی اکسید روی به مگنتیت مقدار مغناطش اشباع تغییر کرده است اما میدان وادارندگی تغییر محسوسی نداشته است. این نشان می‌دهد که افزایش نسبت پوسته تأثیری در ناهمسانگردی بلوری مگنتیت ندارد. نتایج در جدول (۲) درج شده‌اند.

مغناطش نمونه‌های مگنتیت و مگنتیت- اکسید روی که از روی چرخه‌های پسماند در یک میدان بیشینه‌ی ۸ KOe در دمای اتاق تعیین شده‌اند، در شکل (۱۰) آمده است. مغناطش اشباعی نانوذرات مگنتیت به‌دست آمده ۵۸ emu/g است که نسبت به حالت توده‌ای آن (۹۸ emu/g) کاهش یافته است [۱۸]. علت این کاهش را می‌توان به بی‌نظمی گشتاورهای مغناطیسی اتم-های لایه‌ی سطحی (اثر اسپین شیشه) در نانوذرات نسبت داد [۱۹]. هر چه ذره کوچکتر می‌شود اثر این لایه‌ی مرده سطحی نسبت به حجم کل ذره که دارای نظم مغناطیسی است بزرگتر شده و در نتیجه مغناطش کاهش می‌یابد [۲۰]. مقدار میدان-های وادارندگی مغناطیسی برای نانوذرات مگنتیت خالص بسیار ناچیز است به‌طوری که می‌توان آن را در حد صفر گرفت که نشان می‌دهد ذرات مگنتیت ابرپارا مغناطیس‌اند.



شکل ۱۰ چرخه‌ی پسماند (الف) نانوذرات Fe_3O_4 ، هسته- پوسته Fe_3O_4 - ZnO (ب) با نسبت مولی ۱-۱۰، (ج) با نسبت مولی ۱-۲۰.

جدول ۲ بررسی میزان مغناطش اشباع بر حسب میدان وادارندگی نمونه‌های نانو پودری اکسید آهن و هسته - پوسته‌ی اکسید آهن- اکسید روی.

میدان وادارندگی (Oe)	مغناطش اشباع (emu/g)	نانو ذرات مگنتیت
تقریباً صفر	۵۷,۳۳۰۰۲	نانو ذرات مگنتیت
۱۴۰	۷,۸۷۷۲۳	نانو ذرات مگنتیت- اکسیدروی نسبت مولی ۱-۱۰
۱۴۰	۴,۵۹۰۰۲	نانو ذرات مگنتیت- اکسیدروی نسبت مولی ۱-۲۰

برداشت

ایکس وابسته به نانوذرات هسته- پوسته می‌توان به حضور ساختارهای ZnO و Fe_3O_4 در این ماده پی برد. در تصاویر به- دست آمده از TEM نیز ساختار هسته- پوسته به‌صورت نقاط روشن و تاریک مشاهده می‌شود. بررسی مغناطش بر حسب میدان نشان می‌دهد که با افزایش نسبت مولی اکسید روی به مگنتیت، میزان مغناطش تغییر یافته ولی مقادیر میدان‌های وادارندگی تغییرات قابل ملاحظه‌ای نداشته است.

در این پژوهش تهیه‌ی نانوذرات مگنتیت با روش سل- ژل و نانوذرات اکسید روی به روش هم‌رسوبی با موفقیت انجام شد. سرانجام با اصلاح سطح نانوذرات مگنتیت با سترات سدیم با تشکیل یک مایع مغناطیسی پایدار و افزودن نانوذرات اکسید روی به آن، نانوپودرهای هسته- پوسته اکسید آهن- اکسید روی تهیه شد. از بررسی ستیغ‌های موجود در پراش پرتو

solar cells", Journal of Physical Chemistry 111 (2007) 8692–8698.

[11] Zhang R., Kumar S., Zou S., Kerr L.L., "High-density vertically aligned ZnO rods with a multistage terrace structure and their improved solar cell efficiency", Crystal Growth and Design 8 (2007) 381–383.

[12] Suliman A.E., Tang Y.W., Xu L., "Preparation of ZnO nanoparticles and nanosheets and their application to dye-sensitized solar cell", Solar Energy Materials and Solar Cells 91 (2007) 1658-1662.

[13] Moustaghfir A., Tomasella E., Jacque M., Rivaton A., Mailhot B., Gardette J.L., Beche E., "ZnO/Al₂O₃ coatings for the photoprotection of polycarbonate", Journal of Thin Solid Film 515(2006)662-665.

[14] Xiong H., Xu Y., Ren Q., Xia Y., "Stable aqueous ZnO@polymer core-shell nanoparticles with tunable photo luminescence and their application in cell imaging", Journal of the American Chemical Society 130 (2008) 7522 – 7523.

[15] Jing X., Haibin Y., Wuyou F., Kai D., "Preparation and magnetic properties of magnetite nanoparticles by sol-gel method", Journal of Magnetism and Magnetic Materials 39(2007)307-311.

[16] Lavat A.E., Wagner C.C., Tasca J.E., "Interaction of Co-ZnO pigments with ceramic frits : A combined study by XRD, FTIR and UV-visible", Ceramics International 34 (2008) 2147-2153.

[17] Zhang H., Yang D., Li S., Ma X., Ji Y., Xu J., Que D., "Controllable growth of ZnO nanostructures by citric acid assisted hydrothermal process", Journal of Materials Letters 59 (2005) 1696 - 1700.

[18] Han D. H., Wang J.P., Luo H.L., "Crystallite size effect on saturation magnetization of fine ferrimagnetic particles", Journal of Magnetism and Magnetic Materials 136 (1994) 176-182.

[19] Lin C.R., Chu Y.M., Wang S.C., "Magnetic properties of magnetite nanoparticles prepared by mechanochemical reaction", Materials Letters 60 (2006) 447-450.

[20] Curiale J., Granada M., Troiani H.E., Sanchez R.D., Leyva A.G., Levy P., Samwer K., "Magnetic dead layer in ferromagnetic manganite nanoparticles", Applied Physics Letters 95 (2009) 043106-043109.

قدردانی

مریم آسان لازم می‌داند از زحمات آقایان حامد احمدی و میثم دارابی پرسنل محترم آزمایشگاه مرکزی علوم و تحقیقات خوزستان به خاطر تهیه‌ی پراش پرتو ایکس و بیناب فرو سرخ تبدیل فوریه صمیمانه تشکر و قدردانی نماید.

مراجع

[1] Sounderya N., Zhang Y., "Use of Core-Shell Structured Nanoparticles for Biomedical Applications", Journal of Biomedical Engineering 1 (2008) 34-42.

[2] Zeng H., Sun Sh., Li J., Wang Z.L., Liu J.P., "Tailoring magnetic properties of core/shell nanoparticles", Journal of Applied Physics Letters 85 (2004) 792-294.

[3] Xinchao W., Viadero R., "Synthesis of magnetite nano particle with ferric iron recovered from acid mine drainage for : Implications environmental" , Journal of Physicochemical and Engineering Aspects 294 (2007) 280-286.

[4] Cabrera L., CUTieeerrez S., Menendez N., Morales M.P., Herrasti P., "Magnetite nano particles: Electrochemical synthesis an characterization", Journal of Electrochemica Acta 53 (2008) 3436 - 3441.

[5] Ashour A., Kaid M., "Physical Properties of ZnO Thin Films Deposited by Spray Pyrolysis", Journal of Applied Surface Science 252 (2006) 7844-7848.

[6] Weifeng Liu., Guotong Du., Yanfeng S., Yibin Xu., Tianpeng Y., Xincheng W., Yuchun Ch., Fabin Q., "Al-doped ZnO thin films deposited by reactive frequency magnetron sputtering : H₂ - induced property changes", Thin Solid Films 515(2007)3057-3060.

[7] Wang Z.S., Huang C.H., Huang Y.Y., Hou Y.J., Xie P.H., Zhang B.W., Cheng H. M., "A highly efficient solar cell made from a dye-modified ZnO covered TiO₂ nanoporous electrode", Chemistry of Materials 13 (2001) 678–682.

[8] Kluth O., Rech B., Houben L., Wieder S., Schope G., Beneking C., Wagner H., Löffl A., "ZnO:Al coated glass substrates for silicon based thin film solar cells", Thin Solid Films 351(1999) 247-253.

[9] Choopun S., Tubtimtae A., Santhaveesuk T., Nilphai S., Wongrat E., Hongstith N., "Zinc oxide nanostructures for applications as ethanol sensors and dye- sensitized solar cells", Applied Surface Science 256 (2009) 998–1002.

[10] Tornow J., Schwarzburg K., "Transient electrical response of dye-sensitized ZnO nanorod