

## Mechanochemical Preparation and Magnetic Properties of Ultrafine Strontium Ferrite Powders

**Mozaffari, M. and Amighian, J.**

*Physics Department, Isfahan University, Isfahan, Iran*

**Key Words :** *Mechanochemical, Ultrafine Ferrite Particles, Milling Time, Heating Rate, Core-Shell Model*

**Abstract :** In this work ultrafine single phase  $\text{SrFe}_{12}\text{O}_{19}$  powders were prepared using  $\text{SrC}_3$  and  $\text{FeCl}_3$  as raw material. The materials were then milled in high energy mills for 0.5 to 24 hours. The powders were then calcined between 700 and 1000 °C for 0.5 h with different heating rates. The calcined powders were then washed with deionized water for several times, to remove undesired stontium chloride salt. XRD examinations were used to characterize the prepared ferrites. To measure saturation magnetization and coercive force of the samples, a vibrating sample magnetometer was used. The magnetic results were compared with those obtained in conventional ceramic technique and were discussed according to core-shell model.

پژوهشی

## تهیه پودر فریت استرانسیوم بس ریز به روش مکانوشیمیایی و بررسی ویژگیهای مغناطیسی آن

مرتضی مظفری و جمشید عمیقیان

گروه فیزیک - دانشکده علوم - دانشگاه اصفهان

(دریافت مقاله: ۱۳۷۹/۱۲/۰۲ دریافت نسخه نهایی ۱۳۸۰/۰۴/۰۵)

چکیده: در این پژوهش برای تهیه پودر بس ریز فریت استرانسیوم از کلرید آهن و کربنات استرانسیوم استفاده شد. برای آسیاب کردن محصول، یک آسیاب پُر انرژی به کار گرفته شد که زمان آسیاب کردن را بین  $۰/۵$  تا  $۲۴$  ساعت انتخاب کردیم. پودری که به دست آمد نخست به چند بخش تقسیم کردیم و سپس هر بخش را برای برداشتن شدن در دما و آهنگ گرمایشی معینی قرار با دادیم. نتیجه آن که بالاترین  $Hc$  با زمان آسیاب  $۵$  ساعت به دست آمد و برای این نمونه بهترین آهنگ گرمایش برابر  $۶۰۰^{\circ}C/h$  بوده است. بر پایه این نتایج، معلوم شد که مغناطیش اشباعی پودر تهیه شده با این روش، نسبت به مغناطیش اشباعی پودر حاصل از روش معمول سرامیکی پائین تر است که با مدل پوسته - هسته قابل توجیه است.

واژه های کلیدی: مکانوشیمیایی ذرات بس ریز فریتی، زمان آسیاب، آهنگ گرمایش، مدل پوسته - هسته.

## مقدمه

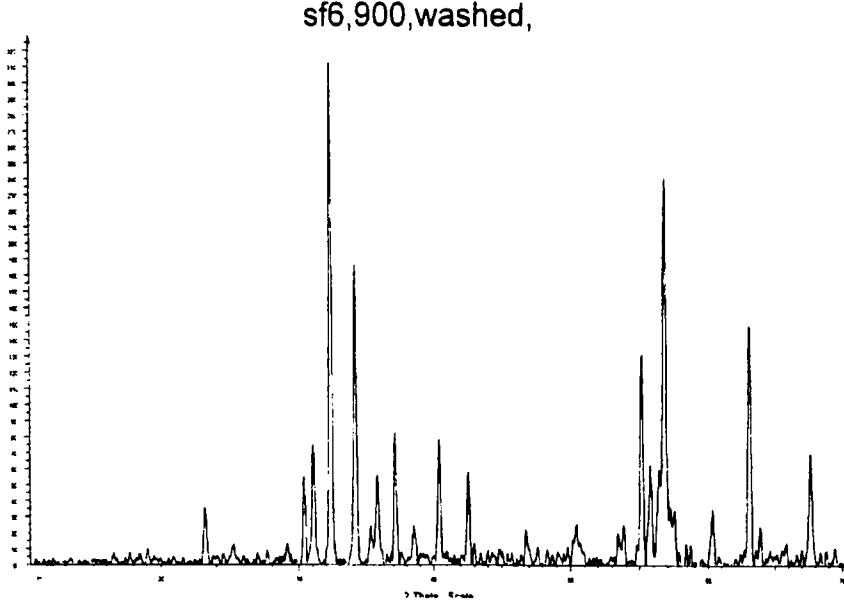
فریتهای سخت به عنوان آهنرباهای اقتصادی، در مقایسه با سایر آهنرباهای، به طور گستردۀ ای در صنایع گوناگون به کار می‌روند [۱]. برای تهیه این فریتها روش‌های گوناگونی وجود دارند، که از آن جمله می‌توان به روش متداول سرامیکی [۲]، همرسویی [۳]، سُل-ژل [۴]، نمک‌های مذاب [۵] و مکانوشیمیایی [۶] اشاره کرد. از بین این روش‌ها، روش‌های سُل-ژل و مکانوشیمیایی در تهیه پودرهای بس ریز خواص مطلوبی به پودر می‌دهد. پودر بس ریز مغناطیسی کاربردهای روزافزونی در ذخیره اطلاعات دارند و تلاشهای فراوانی برای کاهش اندازه این ذرات و بهبود ویژگی‌های مغناطیسی آنها انجام می‌گیرد تا ظرفیت ذخیره اطلاعات در آن افزایش یابد [۷]. در تهیه پودر بس ریز به روش مکانوشیمیایی، از آسیابهای پُر انرژی یا سیارهای استفاده می‌شود. در این پژوهش پودر بس ریز فریت استرانسیوم به روش مکانوشیمیایی و سپس با گرمادهی مناسب تهیه شده است.

## روش کار

در این پژوهش پودر تک فاز فریت استرانسیوم بس ریز، با استفاده از کلرید آهن و کربنات استرانسیوم، محصول شرکت مِرک آلمان، به روش مکانوشیمیایی تهیه شد. برای این کار نخست پودرهای مواد اولیه با دقیق ۱/۰ میلی‌گرم توزین شدند، به طوری که بنابر واکنش زیر فریت استرانسیوم استوکیومتری به دست آید



پودر به دست آمده پس از توزین به مقادیر دلخواه در یک آسیاب پُر انرژی به ترتیب از ۰/۵ تا ۲۴ ساعت آسیاب شد. پس از آسیاب، پودرهای را با آهنگهای ۱۰۰، ۶۰۰ و ۱۰۰۰ درجه سانتیگراد در ساعت در یک کوره الکتریکی در گستره دمایی از ۷۰۰ تا ۱۰۰۰ درجه سانتیگراد و به مدت ۰/۵ ساعت گرمادهیم. سپس پودرهای برشته شده با آب مقطر یونزدا شده، چندین بار در یک دستگاه فراصوت شستشو داده شد تا نمک اضافی  $\text{SrCl}_2$  زدوده شود. آن گاه با استفاده از یک پراش سنج پرتو ایکس، این پودرهای [www.SID.ir](http://www.SID.ir)



شکل ۱ الگوی پراش پودر فریت استرانسیوم تک فاز برآشته شده در دمای  $900^{\circ}\text{C}$  به مدت ۵ ساعت.

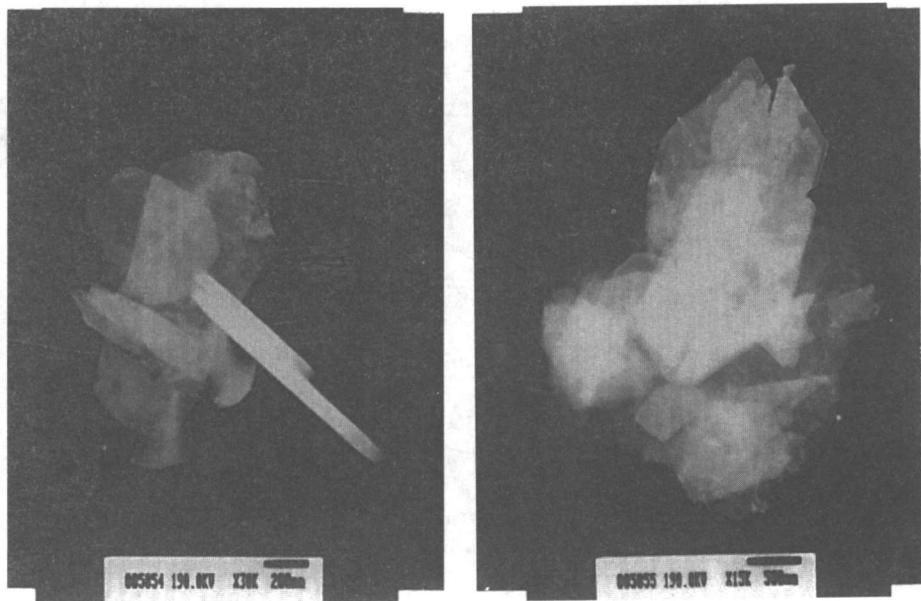
پراش سنجی شدند. برای اندازه‌گیری پارامترهای مغناطیسی، نمونه‌های مختلف پودرهای حاصل به شکل قرصهایی به قطر ۱۰ میلیمتر و ضخامت تقریبی ۱ میلیمتر با فشار ثابت ۷/۰ گن بر سانتیمتر مربع شکل داده شدند، و سپس با استفاده از یک دستگاه مغناطیس سنج با نمونه مرتعش (VSM) با بیشینه میدان ۳۳T، حلقه‌های پسماند قرصها را درستای محور آنها ترسیم شدند.

یحث و یرداشت

الگوهای پراش پودرهای برشته شده در دماهای مختلف نشان دادند که کمترین دمای دستیابی به پودر تک فاز،  $900^{\circ}\text{C}$  است، شکل ۱. این الگوی پراش نمونه‌ای است که به مدت ۵ ساعت آسیاب و سپس با آهنگ  $600^{\circ}\text{C}/\text{h}$  تا دمای  $900^{\circ}\text{C}$  و به مدت  $0/5$  ساعت برشته شده بود. شدت و مکان خطوط پراش نشان می‌دهند که پودر حاصل تک-

www.SID.ir

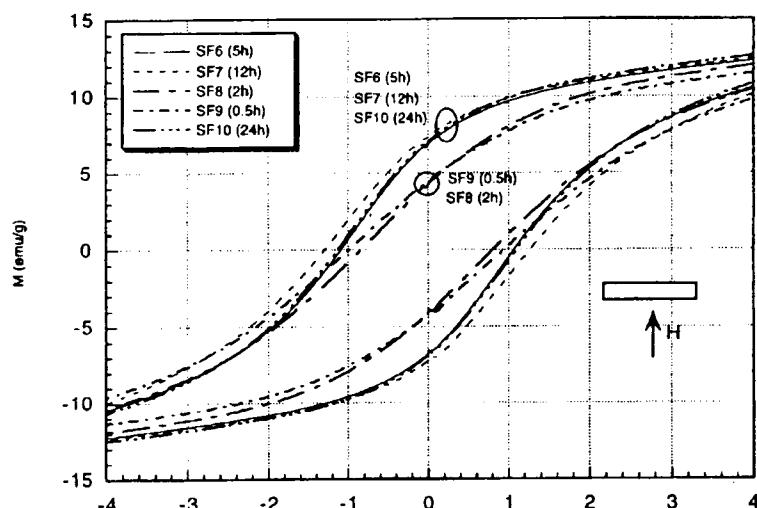
الگوهای پراش نمونه های برشته شده در دماهای پایین تر نشان دادند که تشکیل فاز فریت استرانسیوم کامل نشده است و الگوهای پراش نمونه های برشته شده در دماهای بالاتر از  $900^{\circ}\text{C}$  نیز حاکی از آن است که هرچند نمونه ها تک فازند ولی با توجه به کاهش پهنه ای قله های پراش اندازه میانگین ذرات افزایش یافته است که برای تهیه پودرهای بس ریز مناسب نیستند. شکل ۲ تصاویر TEM ذرات پودرهایی را که در دو دمای  $900^{\circ}\text{C}$  و  $1000^{\circ}\text{C}$  درجه سانتیگراد گرفته شده اند نشان می دهد. با اندازه گیری پهنه ای خطوط پراش و نیز با استفاده از فرمول شرر، اندازه میانگین ذرات در حدود  $200\text{ نانومتر}$  به دست آمد [۸] که در مقایسه با اندازه میانگین ذرات پودرهای تهیه شده به روش معمول سرامیکی (حدود  $1200\text{ نانومتر}$ )، بسیار ریزتر است [۲]. چنان که گفته شد دمای برشته شدن فریت استرانسیوم به روش مکانوشیمیایی در حدود  $900^{\circ}\text{C}$  است که در مقایسه با دمای برشته شدن این فریت به روش سرامیکی متداول، که حدود  $1300^{\circ}\text{C}$  است، بسیار پایین است. دلیل این امر آن است که در اثر برخورد های پرانرژی گلوله های آسیاب با ذرات پودر، انرژی سطحی زیادی در لایه بیرونی هر ذره ایجاد می شود و در نتیجه فازهای شبه پایدار شکل می گیرند. هنگام برشته شدن، این انرژی آزاد شده و



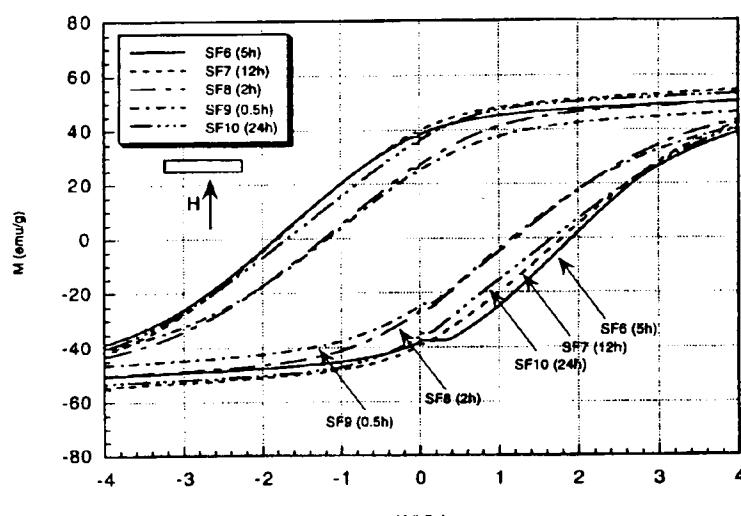
شکل ۲. عکس های TEM پودرهای تهیه شده در دو دمای  $900^{\circ}\text{C}$  و  $1000^{\circ}\text{C}$  درجه سانتی گراد.

مانند انرژی فعال سازی عمل می‌کند، به طوری که باعث کاهش دمای برشه شدن می‌شود [۹].

شکل‌های ۳ و ۴ به ترتیب نتایج اندازه‌گیریهای مغناطیسی روی نمونه‌ها را پیش و پس از شستشو نشان می‌دهند. چنان که در شکل ۴ مشاهده می‌شود، بیشینه مغناطیش اشباعی مربوط به نمونه‌ای است که به مدت ۱۲ ساعت آسیاب شده است، در حالی که



شکل ۳ حلقه‌های پسماند پودرهای آسیاب شده در زمانهای مختلف پیش از شستشو.



شکل ۴ حلقه‌های پسماند پودرهای آسیاب شده در زمانهای مختلف پس از شستشو.

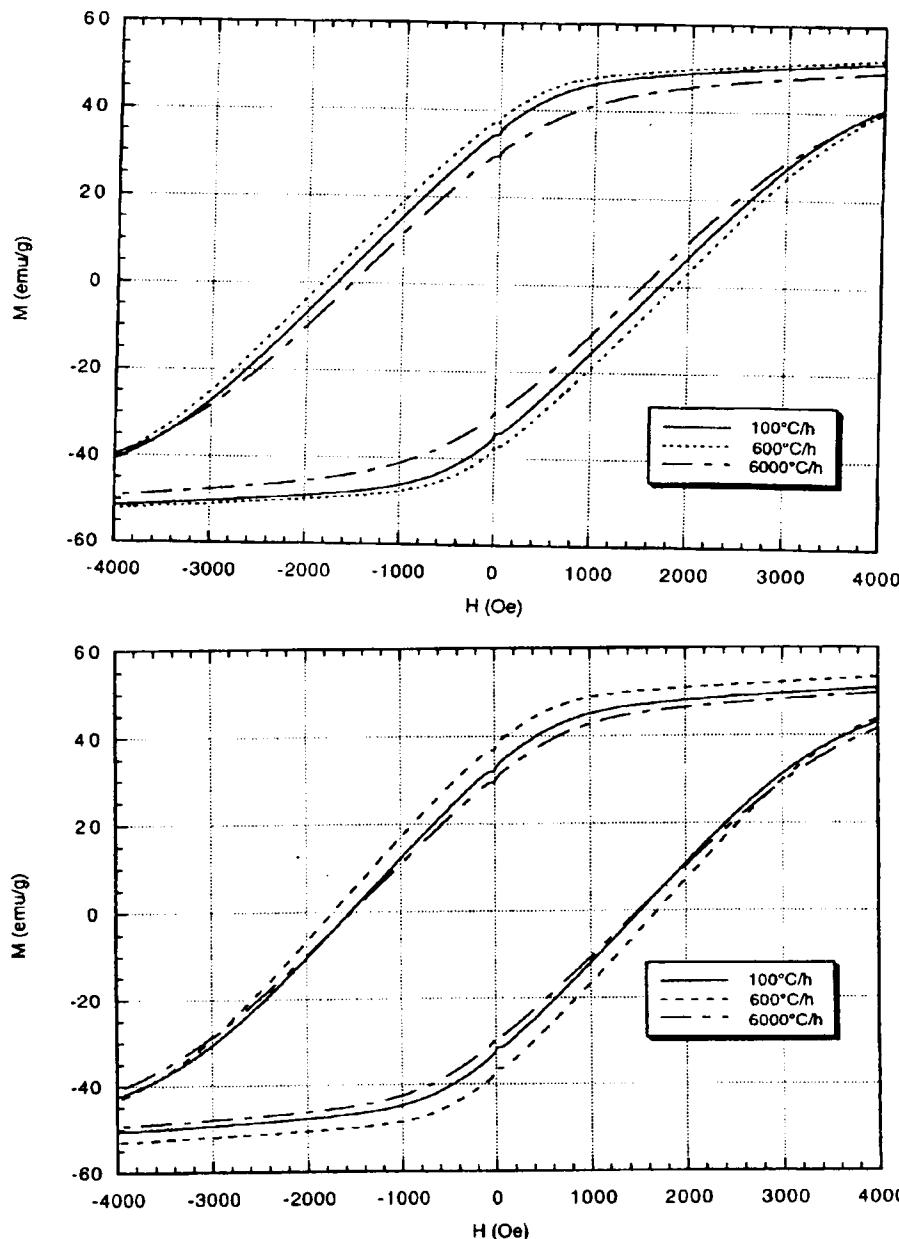
بالاترین نیروی وادارندگی  $Hc$  ، مربوط به نمونه‌ای است که ۵ ساعت آسیاب شده است. از آن جا که در پودر بس ریز، پارامتر  $Hc$  از اهمیت بیشتری برخوردار است، این نمونه انتخاب و با آهنگهای گرمایش مختلف بر شته شد که حلقه پسماند آن در دو دمای ۹۰۰ و ۱۰۰۰ درجه سانتی‌گراد در شکل ۵ آمده است.

چنان‌که دیده می‌شود، آهنگ گرمایش  $600^{\circ}\text{C}/\text{h}$  منجر به پارامتر  $Hc$  ای بالاتری شده است. این امر می‌تواند حاکی از این واقعیت باشد که آهنگ  $100^{\circ}\text{C}/\text{h}$  باعث رشد بیشتر دانه‌ها و درنتیجه کاهش  $Hc$  شده است. از سوی دیگر آهنگ گرمایش  $600^{\circ}\text{C}/\text{h}$ ، آنقدر سریع است که ممکن است بخش ناچیزی از فازهای ترکیب نشده  $\text{FeCl}_3$  و  $\text{SrCO}_3$  که به وسیله XRD قابل تشخیص نیست، هنوز وجود داشته باشند. در شکل ۵ تأثیر دمای پخت بیشتر بر رشد دانه و درنتیجه کاهش  $Hc$  مشاهده می‌شود.

مقادیر مغناطیش اشباعی تمامی نمونه‌ها در حدود ۶۰ تا ۶۵emu/gr است که در مقایسه با مقدار همین پارامتر در پودرهای تهیه شده به روش متداول سرامیکی (حدود  $75\text{emu}/\text{gr}$ ) کمتر است. علت این کاهش را می‌توان برپایه مدل پوسته - هسته توضیح داد. در این مدل فرض می‌شود که هر ذره از یک پوسته، که آرایش گشتاورهای مغناطیسی آن به صورت اسپین - شیشه است، و یک هسته با نظم فری مغناطیس تشکیل شده است. بنابراین هسته دارای مغناطیش عادی است ولی پوسته دارای مغناطیش ناچیزی است. در این مدل همچنین فرض می‌شود که ضخامت پوسته در ذرات گوناگون یکسان است، در نتیجه با کاهش اندازه ذرات، حجم پوسته سهم بیشتری از حجم کل ذره را به خود اختصاص داده و درنتیجه باعث کاهش مغناطیش پودرهای بس ریز می‌شود [۱۰].

### قدردانی

مؤلفین بر خود لازم می‌دانند از پروفسور Street از دانشگاه استرالیای غربی که اجازه دادند بخشی از اندازه‌گیری‌های این پروژه در بخش فیزیک آن دانشگاه انجام گیرد تشکر می‌نمایند. همچنین از خانم دکتر اعظم پورقاضی و آقای دکتر عنایتی مشاورین محترم این پروژه صمیمانه تشکر می‌نماییم.



شکل ۵ حلقه‌های پسماند پودرهای برشته شده با آهنگهای مختلف.

حلقه بالای در  $900^{\circ}\text{C}$  و حلقه پائینی در  $1000^{\circ}\text{C}$  گرفته شده است.

## مراجع

1. Kojima H. (1982) in E. P. Wohlfarth(ed), Ferromagnetic Materials, Vol. 3, 157.
2. Van der Broek C.A.M., et. al. (1977) Philips Tec. Rev., 3, 157.
3. Roos W. (1980) J. Amer. Ceram. Soc. 63, 11.
4. Kim T.O., et al. (1996) ICF7, 388.
5. Yoon K.H. (1992) J. Mater. Sci. 27, 2941.
6. Schaffer G.B., et al. (1992) Mater. Forum, 16, 91.
7. بی دی کالیتی "مانی پراش پرتو ایکس" ترجمه بیژن اعتمادی و جمشید عمیقیان، انتشارات دانشگاه شیراز ۱۳۷۷
8. Naguma N., et al. (1996) Mater Sci. Forum, 225-227, 581.
9. Kodama R.H. and Berkowitz A.E. (1996) Phys. Rev. Lett., 77, 394.
10. Muroi M., Amighian J., Street R. and McCormick P.G., (1999) Proc. MSM-99. Vol. B, p. 1091.