عنوان پروژه

بررسی تاثیر عوامل مختلف در آلیاژهای پایه Nd-Fe-B



فصل اول:بررسی رفتار انجماد آلیاژهای Nd-Fe-B در فوق تبریدهای مختلف ۱-۱ مقدمه

در تهیه آلیاژهای Nd-Fe-B، فوق تبرید روی ساختار نهایی بسیار تاثیر گذار است. بسیاری از مطالعات انجام شده یک رابطه بین خواص مغناطیسی و ساختار نهایی Nd-Fe-B را نشان می دهد. بنابراین یک ساختار یده آل برای مغناطیس های تهیه شده به روش های گوناگون در نظر گرفت می شود. به عنوان مثال ساختار ایده ال برای مغناطیس های Nd-Fe-B زینتر شده شامل دانه های میکروکریستالی Nd₂Fe₁₄B و دانه های فاز غنی از Nd بین دانه ای است. در عوض، میکروساختار ایده آل برای مغناطیس Nd-Fe-B کونچ شده، مغناطیس هایی که تحت دفرماسیون داغ قرار گرفته اند، دانه های بسیار ریز Nd₂Fe₁₄B که به صورت تصادفی جهت گیری شده اند و فاز بین دانه ای غنے از Nd به میزان کم پیش بینی شدہ است. این نظریہ ہا برای توسعه خواص مغناطیسی مغناطیس ہای Nd-Fe-B استفاده می شود. با این حال، اطلاعات زیادی در مورد تغییرات ساختای مواد اولیه مغناطیس های Nd-Fe-B موجود نمی باشد. از طرفی، شمش های بالکی که برای زینتر مغناطیس ها ریخته گری می شوند معمولا حاوی مقدار زیادی از دندریت های α-Fe هسـتند کـه از دنـدریت هـای γ-Fe مصرف نشده نشات می گیرند. وجود دندریت های α-Fe تهیـه پودرهـای بعـدی را مشـکل تـر می کند، و بنابراین باید توسط آنیل کردن شمش ها در دمای بالا و برای مدت زمان های طولانی ازبین برد. از طرف دیگر، نوارهایNd-Fe-B کونچ شده معمولا دارای یک میکروساختار غیر همگن اند. علاوه بر توزیع اندازه دانه های غیر همگن، ترکیبات فازی از لایه های زیرین به لایه های سطحی متغیر می باشد. این غیر همگنی روی خواص مغناطیسی، مغناطیس های نهایی مضر است. برای بدست آوردن میکروساختار ایده آل، یک ترکیبی از فوق کونچ در سرعت های بالای کونچ بـه همـراه آنیـل کـردن در دماهای بالا در تولیدات صنعتی مغناطیس های سریع کونچ شده استفاده می شود. به عبارت دیگر،

ساختارهای غیر ایده آل در مواد اولیه فرآیند مغناطیس های جاری Nd-Fe-B را پیچیده می کند. کنترل دقیق رفتار انجماد مذاب آلیاژهای Nd-Fe-B ممکن است مصرف انرژی و زمان لازم را در فرآیند آنیل کردن کم کند[1].

آزمایشات قبلی تیوپ قطرہ ای نشان می دھد که انجماد پری تکتیک معمول مذاب آلیاژ Nd-Fe-B می تواند توسط فوق تبریدهای بالک زیاد، شدیدا تغییر کند. برای مثال، از تشکیل فاز اولیـه α-Fe در ترکیبات آلیاژ پری تکتیک در فرآیند تیوپ قطره ای با قطراتی به قطرmm ۲ در جهت مطلوب تشکیل ترکیب Nd₂Fe₁₄B پری تکتیک ممانعت می شود. بنابراین توصیه می شود که روش فوق تبرید ممکن است روش خوبی برای تهیه آلیاژهای Nd-Fe-B عاری از Fe باشد. با این حال، فوق تبرید زیاد قطرات مذاب Nd-Fe-B باعث تبلور اوليه تركيب بين فلزي نيمه پايدار (Nd-Fe-17Bx(x=0-1) می شود که در زیر دمای۷۳۷^ok فرو مغناطیس است. آزمایشات اخیر نشان می دهد که ترکیب نیمه پایدار Nd₂Fe₁₇B_x نه تنها به حالت اولیه، بلکه به حالت پری تکتیکی روی دندریت های α-Fe اولیـه نیز منجمد می شود. این باعث به تأخیر افتادن تشکیل ترکیب پری تکتیک Nd₂Fe₁₄B می شـود. بـر یایه مشاهدات فرآیند در جا انجماد، پیشنهاد شده است که شکل گیری مرجح ترکیب نیمه پایدار Nd₂Fe₁₇B_x در فوق تبریدهای بالا توسط یک مکانیزیم جوانه زنی قابل کنترل است. در مقاله اخير به انجماد نيمه پايدار مذاب آلياژ Nd-Fe-B باسه تركيب غني از Nd انجام شده است. روش شناوري الكترو مغناطيس به سه منظور روى اين نمونه ها انجام شده است(i) تعيين مستقيم فوق تبريد بحرانی برای تشکیل Nd₂Fe₁₇B_x اولیه، (ii) تخمین دمای لیکودوس Nd₂Fe₁₄B_x (iii) مشخص نمودن بهتر تشکیل مرجح $Nd_2Fe_{14}B_x$ در فوق تبریدهای بالا[1].

۲-۱ آزمایشات

آلياژهايي با تركيبات Nd₁₈Fe₇₃B₆ ، Nd₁₆Fe₇₆B₈ توسط روش Nd₂₂Fe₆₇B₁₁ و Nd₂₂Fe₆₇B₁₁ توسط روش و با مواد خلوص بالا تهیه شده اند (در اتمسفر آرگون). قبل از شناوری، ۱gr از آلیاژ نمونه در داخل یک نگهدارنده کوارتزی قرار داده شده و در معرض سیم پیچ شناوری یک دستگاه شناوری الکترو مغناطیسی قرار گرفته شد. بعد از ایجاد خلاء به میزان ⁶-10 ، محفظه خلاء دستگاه شناوری توسط گاز هلیم خالص تا فشار mbar 50 mbar پر شد. سپس نمونه های آلیاژی تحت این فشار شناور شده و ذوب شدند. به منظور دسترسی به یک فوق تبرید اساسی در سیکل سرمایش، نمونه تا دمایی حدود -100 200°k بالاتر از دمای لیکودوس به مدت چند دقیقه حرارت داده می شود. در نتیجه، نمونه توسط دمیدن گاز هلیم بر روی سطح آن سرد می شود. بعد از رسیدن به یک فوق تبرید مشخص، نمونه بطور خود به خودی منجمد می شود. معمولاً، پدیده recalescence مشاهده می شود. دمای نمونه قبل و در حین انجماد توسط یک پیرومتر با دقت $5^{\circ}k \pm 5^{\circ}k$ اندازه گیری شده و ثبت می شود. فوق تبرید بالک نمونه در منحنی سرد شدن ثبت شده به عنوان اختلاف بین دمای لیکودوس نمونه و دمای آغازین اولین پدیده recalescence تعیین می شود. نمونه منجمد شده نهایی به ۲ نصف بریده می شود. میکرو ساختار نمونه توسط دستگاه SEM و با الکترون های برگشتی بررسی می شود. غلظت عناصر، به جزء بور، فازهای تشکیل دهنده نمونه بالک توسط آنالیزگر EDS بررسی می شود. علاوه بر این، آنالیزهای XRD نمونه نیز انجام شده است[1].

۲-۱ بررسی رفتار انجماد و پدیده recalescence

، $Nd_{16}Fe_{76}B_8$ ، ماکزیمم فوق تبرید بالک حاصل شده برای نمونه های شناور شده با ترکیب $Nd_{16}Fe_{76}B_8$ ، $Nd_{16}Fe_{76}B_8$ و $Nd_{18}Fe_{73}B_1$ می باشد. حصول چنین فوق $Nd_{18}Fe_{73}B_9$

تبریدهای بالا را می توان به دو فاکتور نسبت داد، یکی استحاله Nd₂O₃ جامد به Nd₂O فرار در دماهای بالا و فرآیند containerless، شکل دهنده باعث کاهش تعداد ذرات تحریک کننده Nd₂O₃ می شود،و بعداً مانع جوانه زنی container wall- induced می شود. وابسته به فوق تبرید بالک دو نوع رفتار انجماد در هر سه ترکیب آلیاژی مشاهده می شود. شکل ۱ منحنی های سرد شدن نمونه ها را نشان می دهد. نوع اول رفتار انجماد برای فوق تبریدهای کم اتفاق می افتد و آن شامل دو پدیده یوع رفتار انجماد در هر سه ترکیب آلیاژی مشاهده می شود. شکل ۱ منحنی های سرد شدن نمونه ها را نشان می دهد. نوع اول رفتار انجماد برای فوق تبریدهای کم اتفاق می افتد و آن شامل دو پدیده یک Nd₂Fe₁₄B می افتد و آن شامل دو پدیده یوی برای تشکیل ترکیب Md₂Fe₁₄B (فاز φ) اولیه و یوک برای انجمادی برای رفتو تبریدهای زیاد اتفاق می افتد و آن شامل سه پدیده recalescence ضعیف برای رسوب گذاری بعدی ترکیب Md_{1.1}Fe₄B فنی از بور(فاز ۱). است. یعنی یک Nd₂Fe₁₇B می افتد و آن شامل سه پدیده recalescence است. یعنی یک Nd₂Fe₁₇B، می افتد و آن شامل سه پدیده recalescence است. یعنی یک Nd₁Fe₄B4 می زیاد اتفاق می افتد و آن شامل سه پدیده Nd₂Fe₁G، یک</sub> است. یعنی یک Nd₂Fe₁₇B می افتد و آن شامل سه پدیده در اولیه، یک دومین رفتار انجمادی برای رسوب گذاری بعدی ترکیب نیمه پایدار در عدی می ورد که یک است. است. یعنی یک recalescenc می می انجماد فاز غنی از Nd در همه نمونه ها رخ دهد. با این حال به دلیل محدودیت رنج دمایی در پیرومتر (از ۲۰۷۳^ok ۲۰۷۳^o) این رویداد در این مقاله مشخص نشده است[1].

یک رابطه خوب مابین تشکیل فاز و طیف های recalescenc مشاهده شده در منحنی های سرد شدن وجود دارد. به عنوان مثال، طیف recalescenc دو مرحله ای همواره مربوط به شکل گیری Md₂Fe₁₇B_x است، در حالی که طیف recalescenc سه مرحله ای مربوط به شکل Md₂Fe₁₇B_x است. به همین دلیل، فوق تبرید بحرانی برای شکل گیری Md₂Fe₁₇B_x را می توان توسط یک آنالیز آماری طیف بر حسب فوق تبرید بالک تعیین کرد. نتایج آماری در شکل ۲ نشان داده شده اند. چون تشکیل هر دو فاز اولیه برای برخی از فوق تبریدهای میانی مشاهده شده است، در اینجا فوق تبرید اولیه برابر یا بیشتر از ۵۰٪ باشد. با توجه به این تعریف فوق تبرید بحرانی برای تشکیل فاز اولیه Nd₂Fe₁₇B_x برای سه ترکیب آلیاژ به ترتیب ۷۰[°]k، ۴۰[°]k و ۱۳۰[°] می باشد. دمای لیکودوس ترکیب نیمه پایدار Nd₂Fe₁₇B_x را نیز می توان از طیف recalescenc نمونه ها تخمین زد. اصول فیزیکی بدین گونه می باشد که رشد سریع بلور در فوق تبرید بالک نمونه ها به عنوان یک فرآیند شبه آدیاباتیک می باشد، و بنابراین بالاترین دمای حاصله در یک فرآیند recalescenc معمولا به دمای لیکودوس فاز رشد کرده نزدیک می باشد. طبق این اصول، دمای لیکودوس Nd₂Fe₁₇B_x برای سه ترکیب آلیاژ به ترتیب ۱۴۲۳، ۱۲۸۳ k،۱۳۹۳ تخمین زده شده است[1].

۴-۱ بررسی ریز ساختار در فوق تبریدهای مختلف

 $Nd_2Fe_{14}B$ در شكل ۳ نشان داده شده است. طبق این شكل دانه های $Nd_2Fe_{14}B$ در اولیه برای فوق تبریدهای زیاد به صورت اولیه برای فوق تبریدهای زیاد به صورت Nd_1.1Fe_4B_4 کم دارای مورفولوژی ستونی هستند ولی برای فوق تبریدهای زیاد به صورت دندریتی می باشد. كنار فاز $Nd_{1.1}Fe_4B_4$ دو فاز جزئی دیگر، فاز غنی از Nd و $Nd_{1.1}Fe_4B_4$ ، در مناطق بین دانه ای منجمد می شوند. همانطور كه انتظار می رود كسر حجمی آنها با افزایش مقدار Nd_{1.1}Fe_4B_4 در نمونه هایی با تركیب Nd_2Fe_67B_11 ، دانه های Nd_1.1Fe_4B_4 مثل فاز غنی از Nd_1.1Fe_4B_4 در نمونه هایی با تركیب Nd_2Fe_67B_11 ، دانه های Nd_1.1Fe_4B_4 مثل ما در نمونه هایی با تركیب Nd_2Fe_67B_11 ، دانه های Nd_1.1Fe_4B_4 مثل فاز غنی از Nd_1.1Fe_4B_4 مثل ما دا زایش مقدار به نظر می رسد كه تطویل شده اند و نشان دهنده خیس شدن دانه های Nd_1.1Fe_4B4 مثل فاز غنی از Nd_1.1Fe_4B4 مثل فاز غنی از Nd_1.1Fe_4B4 مثل فاز غنی







شکل ۱: منحنی سرد کردن



(a) Δ*T*=30 K; (b) Δ*T*=105 K. Nd₂Fe₁₄B شکل۳: میکروگراف SEM دانه های کل۳: میکروگراف

میکروساختار تشکیل $Nd_2Fe_{14}B_x$ اولیه در شکل (a) ۴ نشان داده شده است. که دانه های دندریتی میکروساختار تشکیل $Nd_2Fe_{14}B_x$ پوشانده شده اند. به علت شکل $Nd_2Fe_{17}B_x$ پوشانده شده اند. به علت opst – solidification علی سرعت های سرعت های سرد کردن کم نمونه ها، دانه های $ND_2Fe_{17}B_x$ حین فرآیند ND $_2Fe_{17}B_x$ و rest $Nd_2Fe_{14}B_x$ می شوند. همانطور که در شکل (b) ۴ نشان داده شده است، محصولات این تجزیه Fe و $Nd_2Fe_{14}B_x$ می شوند. همانطور که در شکل (b) ۴ نشان داده شده است. محصولات این $Nd_2Fe_{14}B_x$

اولیه، تشکیل $Nd_2Fe_{17}B_x$ اولیه فقط در یک حجمی محدودی از نمونه ها اتفاق می افتد، که بخصوص در مورد $Nd_2Fe_{17}B_{11}$ صحیح می باشد[1].



(b)

شكل ۴: ميكرو گرلفNd2Fe14B (a) : دانه هاى اوليه (b) Nd2Fe14B (b) دانه هاى تجزيه شده به Nd2Fe14B و

در نتیجه، قسمت اعظم نمونه دارای یک میکروساختاری مثل شکل 3b هستند. این نتایج نشان می در نتیجه، قسمت اعظم نمونه دارای یک میکروساختاری مثل شکل $M_2Fe_{14}B$ هستند. این نتایج نشان می دهد که رشد $Nd_2Fe_{17}B_x$ در شکل ۵ دیده می شود، مقدار کمی α -Fe درشت در برخی از نمونه ها با ترکیب $Nd_{16}Fe_{76}B_9$ و

 γ –Fe منجد شده اند. مورفولوژی رشد دندریتی آنها نشان می دهد که از دندریت های Nd₁₈Fe₇₃B دما بالا نشات گرفته اند. دلایل احتمالی شکل گیری γ –Fe در پایین توضیح داده شده است[1].



شکل ۵: میکروگراف SEM مبوط به دندریت های Fe

شكل ۶ الگوهای پراش شعله x نمونه ها را نشان می دهد. همه نمونه ها بدون در نظر گرفتن تركیب آلیاژ و فوق تبرید بالک، از سه جزء فازی تشكیل شده اند، كه عبارتند از ϕ -Nd₂Fe₁₄B (تتراگونال) ϕ -Nd₂Fe₁₄B (به جزء متفاوت بودن شدت پیک مربوط فاز غنی از d.h.c.p Nd) و Nd_{1.1}Fe₄B₄ (تتراگونال). به جزء متفاوت بودن شدت پیک مربوط به دانه های solution (Nd₂Fe₁₄B) مشاهده نمی شوند. نبود پیک پراش مربوط به دانه های Nd₂Fe₁₄B ، تفاوت آشكار دیگری بین الگوها مشاهده نمی شوند. نبود پیک پراش مربوط به دانه های σ -Fe (مربوط به دانه مان می دهد كسر حجمی آن در نمونه ها بسیار محدود است. از طرفی دیگر، نبود پیک پراش مربوط به دانه مانه مربوط به دانه مربوط به دانه مان می دهد کسر حجمی آن در نمونه ها بسیار محدود است. از طرفی دیگر، نبود پیک پراش مربوط به دانه مای منجمد شده تجزیه این مربوط به دانه های π -Fe



شکل ۶: الگوی XRD نمونه ه

5-1 شکل گیری موضعی Fe در حین انجماد

با توجه به دیاگرام سه تایی آلیاژ Nd-Fe-B ، سه ترکیب آلیاژ مورد بحث در ناحیه غیر پری تکتیک هستند، جایی که ترکیب $Nd_2Fe_{14}B$ یک فاز تعادلی برای انجماد اولیه می باشد. از دیدگاه ترمودینامیک Fe در این ترکیبات یک فاز نیمه پایدار است، و بنابراین ممکن است حین انجماد مذاب فوق تبرید شده با Fe_14B رقابت کند. Schneider و همکارانش شکل گیری وسیع γ -Fe لولیه می باشد. از دیدگاه در ترکیبات یک فاز نیمه پایدار است، و بنابراین ممکن است حین انجماد مذاب فوق تبرید شده با Nd_2Fe_14B رقابت کند. Schneider و همکارانش شکل گیری وسیع γ -Fe ولیه در ترکیبات یک فاز نیمه پایدار است، و بنابراین ممکن گیری وسیع γ -Fe ولیه پشنهاد در ترکیبات این آنها شکل گیری وسیع Nd_2Fe_14B و همکارانش شکل گیری وسیع γ -Fe ولیه پیشنهاد در ترکیبات این آنها شکل گیری یک فاز پری تکتیک در کار اخیر خود در دیاگرام فازی توضیح داده اند. علاوه بر این، آنها شکل گیری یک فاز پری تکتیک نیمه پایدار را بر روی دندریت های -P-B ولیه پیشنهاد کردند، هرچند که فاز X در حین فرآیند nolification حیا و و در دیاگرام فازی توضیح داده اند. علاوه بر این، آنها شکل گیری یک فاز پری تکتیک نیمه پایدار را بر روی دندریت های P-Fe ولیه پیشنهاد کردند، هرچند که فاز X در حین فرآیند nolification می نوز ی در یا ترام فازی توضیح داده اند. علاوه بری تکتیک یمه پایدار را بر روی دندریت های P-Ro اولیه پیشنهاد تشابه بین ترکیبات شیمیایی، این محققان فرض کرده اند که این فاز X می شود. با در نظر گرفتن همان طور که در شکل ۶ دیده می شود اکثر دندریت های P-A شناخته شده در نمونه ها توسط دانه همان طور که در شکل ۶ دیده می شود اکثر دندریت های P-A شناخته شده در نمونه ها توسط دانه همان طور که در شکل ۶ دیده می شود اکثر دندریت های P-A شناخته شده در نمونه ها توسط دانه همان طور که در شکل ۶ دیده می شود اکثر دندریت های ع

با توجه به اینکه نمونه های شناور معمولا با کاهش عنصر Nd در حین گرمایش مواجه می شوند، اثر تغییرات ترکیب آلیاژ روی شکل گیری Fe باید در نظر گرفته شود. به همین دلیل، یک مقدار اضافی Nd به دو ترکیب پایه، Nd₁₆Fe₇₆B₈ و Nd₁₇Fe_{74.5}B_{8.5} Nd₁₇ اضافه می شود. در نتیجه، ترکیب ظاهری نمونه به ترتیب به Nd_{17.6}Fe₇₆B₈ و Nd_{17.6}Fe_{74.5}B_{8.5} Nd_{18.7}Fe_{74.5}B می رسد (این فرمول ها برای سادگی مقایسه به مقدار ۱۰۰٪ نرمالیزه نشده اند). بعد از اینکه در معرض همان فرآیند انجماد قرار گرفتند، برخی از نمونه حاوی یک مقدار کمی دندریت α-Fe هستند. که هیچ کدام توسط دانه های پری تکتیک Nd₂Fe₁₇B_x حاوم دندریت Nd مربوط به نمونه های حاوی دندریت های م-Fe رانشان می دهد[1].

Nominal alloy composition	Nominal Nd content (at.%)	Real Nd content (at.%)
Nd ₁₆ Fe ₇₆ B ₈	17.4	16.4, 16.6, 16.7, 16.9, 17.1
Nd ₁₈ Fe ₇₃ B ₉	19.8	19.0, 19.8
Nd _{17.6} Fe ₇₆ B ₈	18.8	17.0, 17.6, 17.2, 19.4
Nd _{18.7} Fe _{74.5} B _{8.5}	20.1	18.7, 18.8
Nd _{15.7} Fe _{76.45} B _{7.85} (Ref. [14])	17.0	-
Nd _{16.9} Fe _{74.65} B _{8.45} (Ref. [16])	18.5	-

جدول ۱: لیستی از اندازه گیری های EDX مربوط به مقدار Nd نمونه های حاوی دندریت های Fe

قابل توجه است که نمونه هایی که دارای دو ترکیب جدید هستند مقدار Nd تقریبا برابر و یا بیشتر از ۱۷٫۰٪ دارند، که نشان دهنده این است که ترکیبات نهایی آنها کاملا خارج از منطقه ترکیب پری تکتیک دیاگرام فازی قرار گرفته اند. بنابراین، می توان نتیجه گرفت که ایجاد تغییر در ترکیب آلیاژ تنها دلیل اصلی برای شکل گیری دندریت های γ-Fe موضعی نمی باشد. در عوض، می توان فرض کرد که ترکیب مذاب پری تکتیک Nd_{15.7}Fe_{76.45}B_{7.85} که در دیاگرام فازی آمده ممکن است به اندازه کافی صحیح نباشد. زیرا این ترکیب بحرانی از یک سری آزمایشات در محدوده وسیعی از ترکیبات تخمین زده شده است، بنابراین ایجاد خطا می کند. در حقیقت، یک ترکیب جدید مذاب پری تکتیک Nd_{16.9}Fe₇₃.2B_{8.8} در دیاگرام فازی ترمودینامیکی ارائه شده است. اگر این ترکیب قابل قبول باشد و یک خطا به اندازه %1.0 at برای آنالیزگر EDX در نظر گرفته شود، تشکیل موضعی دندریت های γ-Fe را می توان با فرض یک انتقال سیر انجماد به یک حالت تعادلی برای یک سطح فوق تبرید کم در فاز مذاب باقی مانده توجیه کرد. با این حال، باید توجه کرد که اگر ترکیب مذاب پری تکتیک قبلی که در رفرنس ۱۴ ارائه شده است قابل قبول می باشد ولی جوانه زنی همزمان و مستقل Fe و . Nd₂Fe₁₇B_x را از فاز مذاب فوق تبرید فرض کنیم آنگاه می تواند توضیح دیگری برای تشکیل Ke وجود داشته باشد. بنابراین، تحقیقات بیشتری باید انجام شود. انتظار میرود که سرعت های سرد کردن بالا در نمونه ها نا همگنی میکرو ساختاری recalescence – indnced را باز داشته و یا کند کند، بنابراین برخی اطلاعات مهم میکروساختاری رادر مورد جوانه زنی فاز ارائه می دهد[1].

۶-۱ جوانه زنی رقابتی در مذاب های فوق تبرید شده

شكل گيرى ترجيحى فاز نيمه پايدار $Nd_2Fe_{17}B_x$ بر فاز پايدار $Nd_2Fe_{14}B$ مى تواند به مكانيزيم جوانه زنى رقابتى مربوط باشد. اين بحث بر اساس دو واقعيت مى باشد. يكى اينكه رشد $Nd_2Fe_{17}B_x$ بسيار محدودتر از $Nd_2Fe_{14}B$ است، بنابراين از مكانيزيم رشد ترجيحى ممانعت مى كند. ديگر اينكه رشد اوليه $Nd_2Fe_{14}B$ براى فوق تبريدهاى كوچكتر رخ داده است، و بنابراين شكل گيرى همراه با تأخير آنرا در فوق تبريدهاى بزرگتر بايد به توانايى جوانه زنى ضعيف تر نسبت به $Nd_2Fe_{17}B_x$ نسبت داد. براى فهم بيشتر اين مكانيزيم جوانه زنى رقابتى، سرعت هاى جوانه زنى دو تركيب در چهار چوب تئورى جوانه زنى كريستالى مورد بحث قرار گرفته است[1].

با توجه به تئوری جوانه زنی کلاسیک، عمل جوانه زنی هموژن به فوق تبریدهای بسیار بزرگی نیاز دارد، که می توان ۱/۳ دمای مذاب یک آلیاژ تخمین زد. چون فوق تبریدهای بدست آمده در این تحقیق کمتر از ۱۰٪ مذاب نمونه هاست، می توان نتیجه گرفت که جوانه زنی هر دو ترکیب به صورت هتروژن است. علاوه بر این، سرعت های پایین سرد کردن نمونه ها در حدود s/10k بدین مفهوم است که می توان از اثر زمان روی جوانه زنی صرف نظر کرد. بر اساس این دو فرض، سرعت های جوانه زنی steady – state – state دو ترکیب را، I_{ss} می توان فرمول مقابل بیان کرد[1].

$$I_{\rm SS} = I_0 \, \exp\left(-\frac{16\pi\sigma_{\rm S/L}^3 f(\theta)}{3kT \, \Delta G_{\rm v}^2}\right)$$

که I_0 فاکتور $f(\theta)$ فاکتور $G_{S/L}$ ، pre – exponential فاکتور I_0 فاکتور ترشوندگی، $\sigma_{S/L}$ ، pre – exponential فاکتور I_0 فاکتور ترشوندگی، k ثابت بولترمن، T دمای مطلق، و G_v تغییرات انرژی حجمی گیبس بین فاز مایع و ترکیب جوانه زده است. به دلیل دمای پایین مذاب ها، فاز نیمه پایدار $M_2Fe_{17}B_x$ همیشه G_v کوچکتری نسبت به Nd₂Fe₁₇B دارد. ولی، می تواند مقدار I_{ss} به بالای یک مقدار بحرانی فوق تبرید برسد، که نشان می دهد $M_2Fe_{14}B$ دارد. ولی، می تواند مقدار I_{ss} دارد[1].

با توجه به مدل ارایه شده توسط Spaepen، انرژی فصل مشترک مایع/جامد $\sigma_{S/L}$ یک فاز کریستالی توسط رابطه مقابل بیان می شود:

$$\sigma_{\rm S/L} = \alpha \, \frac{\Delta S_{\rm f} T_{\rm L}}{\left(N V_{\rm m}^2\right)^{1/3}}$$

که α یک فاکتور وابسته به ساختار است، ΔS_f انتروپی مولی مذاب، T_L دمای مذاب، N عدد آووگادرو، و V_m و V_m حجم مولی می باشد. تحقیق اخیر که توسط Mortiz — Mollond انجام گرفته، نشان می دهد که یک ترکیب بین فلزی که دارای نظم اتمی مشابه به فاز مایع اصلی است، فاکتور α می دهد که یک ترکیب بین فلزی که دارای نظم اتمی مشابه به فاز مایع اصلی است، فاکتور α کوچکتری دارد. به دنبال این اصل، می توان فرض کرد که $M_2Fe_{17}B_x$ فاکتور α کوچکتری نسبت به می داود، زیرا آرایش اتمی در شبکه هگزاگونال آن که به صورت جزئی نا منظم است در مقایسه به آرایش اتمی بسیار منظم $M_2Fe_{14}B_x$ در شبکه مگزاگونال آن که به صورت جزئی نا منظم است در مقایسه به آرایش اتمی بسیار منظم $M_2Fe_{14}B_x$ در شبکه تراگونال آن که به صورت جزئی نا منظم است در مقایسه به آرایش اتمی بسیار منظم $M_2Fe_{14}B_x$ در شبکه تراگونال آن که به صورت جزئی نا منظم است در مقایسه به آرایش اتمی بسیار منظم $M_2Fe_{14}B_x$ در شبکه میزاگونال آن که به صورت جزئی نا منظم است در مقایسه به آرایش اتمی بسیار منظم $M_2Fe_{14}B_x$ در شبکه تراگونال آن که به صورت جزئی نا منظم است در مقایسه به آرایش اتمی بسیار منظم $M_2Fe_{14}B_x$ در شبکه تراگونال آن که به صورت جزئی نا منظم است در مقایسه به آرایش اتمی بسیار منظم $M_2Fe_{14}B_x$ در شبکه تراگونال به نظم کوتاه برد فاز مذاب شبیه مقایسه به آرایش اتمی بسیار منظم $M_2Fe_{14}B_x$ در شبکه تراگونال به نظم کوتاه برد فاز مذاب شبیه محدار است. علاوه بر این، می توان فرض کرد که $M_2Fe_{17}B_x$ برای $M_2Fe_{17}B_x$ موزان میدار $M_2Fe_{17}B_x$ موزان مخوم به این دو فرض، $M_2Fe_{17}B_x$ مقدار $M_2Fe_{17}B_x$ می دو فرض، $M_2Fe_{14}B_x$ می دوانه کوچکتری نسبت آله مدر بازی در فرق کوچکتری نسبت به سرعت های جوانه زوی زیاد و بالای یک قوق تبرید بحرانی برسد، بنابراین شکل گیری اولیه ترجیحی آن در فوق زنی زیاد و بالای یک فوق تبرید بحرانی برسد، بنابراین شکل گیری اولیه ترجیحی آن در فوق در فرق

تبریدهای زیاد توجیه می شود. برای تایید این پیشنهاد، فاکتور lpha و $\Delta S_{
m f}$ دو ترکیب با استفاده از مدل های تئوری مناسب محاسبه شده اند[1].

انجماد نیمه پایدار قطرات آلیاژهای Nd₁₈Fe₇₃B₉ ، Nd₁₆Fe₇₆B₈ و Nd₂₂Fe₆₇B₁₁ توسط روش شناوری الکترو مغناطیس و در فوق تبرید های بالک قابل توجه و بررسی شده است. نتایج زیر را می توان از تحقیقات بدست آورد[1]

- بعد از یک فوق تبرید بحرانی خیلی زیاد، در هر سه ترکیب آلیاژی فاز انجماد یافته از Nd₂Fe₁₄B تغییر می کند[1].
- فوق فوق تبرید بحرانی برای شکل گیری Nd₂Fe₁₇B_x برای سه ترکیب آلیاژی به ترتیب
 ۱۳۰^ok و ۷۰^ok تعیین شده است[1].
- دمای مذاب فاز نیمه پایدار Nd₂Fe₁₇B_x در سه ترکیب آلیاژی به ترتیب ۱۳۳^ok، ۱۴۲۳^ok
 و۸۳^ok تخمین زده شده است[1].
- به جز ترکیبات آلیاژی غنی از Nd، مقدار کمی دندریت های γ-Fe در برخی از نمونه ها منجمد شده است. که دو دلیل برای آن بیان شده است[1].
- پیشنهاد شده است که فاز نیمه پایدار Nd₂Fe₁₇B_x ممکن است نسبت به Nd₂Fe₁₄B انرژی فصل مشترک جامد / مایع کمتری داشته باشد، بنابراین در فوق تبریدهای بزرگتر به عنوان فاز کنترل کننده جوانه زنی می باشد[1].

فصل دوم: اثرات سرعت سرد کردن روی ریز ساختار آلیاژهای Nd –Fe –B

۲-۱ معرفی دو روش melt – spinning و ریخته گری قالب فلزی

بزرگ یکی از امید بخش ترین روشهای تشکیل ترکیبات پریتکتیک بدون رشد فاز اولیه است[2,3]. معمولی ترین تکنیک برای داشتن تحت تبرید بزرگ، تکنیکهای پردازش انجماد سریع مثل – melt Nd – Fe و اتمیزاسیون است. مطالعات زیاد باعث توسعه ویژگی های مغناطیسی آلیاژهای Nd – Fe – توسط تکنیکهای پردازش انجماد سریع شده است[2].

در این مطالعه آلیاژهای Nd –Fe –B با ترکیب استوکیومتری Nd₂Fe₁₄B به وسیله ریخته گری قالب فلزی و تکنیک melt – spinning تولید شد. سرعت سرد کردن آلیاژهای Nd –Fe –B منتجه توسط اندازه گیری مستقیم یا محاسبه از نتایج آزمایشگاهی مشخص شد. روابط بین سرعت سرد کردن ریز ساختار و ویژگی مغناطیسی آلیاژهای Nd –Fe –B نیز مورد بحث است[2]. شمشهای آلیاژ Nd₂Fe₁₄B بوسیله ذوب کردن القایی در یک اتمسفر آرگون تولید شد. مقادیر کوچک از شمشها در یک بوته کوارتز با یک سوراخ 0/6mm در ته گذاشته شد. شمشها ذوب القایی شده و در یک اتمسفر آرگون 1650k فوق حرارت دهی شدند. (حدود 100k بالای دمای تعادلی مایع). در تکنیک ریخته گری قالب فلزی، آلیاژ مذاب از میان سوراخ با آرگون در قالب های مسی با آب سرد شده با قطر 1-5mm و طول 50mm ریخته می شود. دمای ذوب توسط یک ترموکوپل گذاشته شده در یک پوش شیشه کوارتز نشان داده شد. در روش Melt – Spining ، آلیاژ مذاب از میان سوراخ با آرگون روی یک چرخ مسی در حال چرخش (s/ming) عبور داده می شود[2]. فازهای نمونه ، با پراش اشعه x (XRD) با استفاده از تابش Kα CU در دمای اتاق مشخص شد.

کالریمتری اسکن دیفرانسیلی (DSC) مطالعه شدند. ریز ساختارهای نمونه در SEN مجهز به EPMA بعد از پولیش واچ کردن در نایتال یک درصد مشاهده شدند. فازها و ریزساختار نمونه ها در TEN نیز آزمایش شدند. نمونه های فویلی باریک برای مطالعات TEN بوسیله نازک کردن بیم یونی (ion beam thinning) آماده شدند. ویژگی های مغناطیسی نمونه ها در یک مغناطیس سنج نمونه لرزشی (VSM) با یک زمینه کاربردی ماکزیمم 1-2 MAm بعد از نمونه های مغناطیس شده در یک زمینه پالسی ¹ 4 MAm داندازه گیری شد. VSM با یک گوی یا کره نیکلی خالص کالیبره شد[2].

۲-۲ بررسی ریز ساختار نمونه های انجماد سریع شده

شکل ۷ شکل های XRD آلیاژهای Nd₂Fe₁₄B استوانه ای تولید شده توسط روش ریخته گری قالب فلزی را نشان می دهد. در ریخته گری قالب فلزی، نمونه های منتجه شکل های استوانه ای در قطر -1 مهان شكل Somm نود. شكل XRD نمونه استوانه اى با قطر Smm با فازهاى α - Fe و مول 4 مقدارى. $Mo_2Fe_{14}B$ $Nd_2Fe_{14}B$ تتراگونال نشان داده شده است. پيش بينى مى شود كه نمونه استوانه اى شامل مقدارى فاز Nd_2Fe_{14}B با فاز Nd_2Fe_{14}B است. فاز α -Fe اعلب در آلياژهاى سيستم $Mo_2Fe_{14}B$ بيدا شده فاز α -Fe -B با فاز $Mo_2Fe_{14}B$ است. فاز -Fe اعلب در آلياژهاى سيستم $Mo_2Fe_{14}B$ بيدا شده است. زيرا فاز $Nd_2Fe_{14}B$ است. فاز -Fe اعلب در آلياژهاى سيستم π مايع و فاز آهن اوليه تشكيل شده است. در آلياژ است، زيرا فاز $Nd_2Fe_{14}B$ است. فاز -Fe مايع و فاز آهن اوليه تشكيل شده است. در آلياژ است، زيرا فاز $Nd_2Fe_{14}B$ و Nd و -Fe مايع و فاز آهن اوليه تشكيل شده است. در آلياژ است، زيرا فاز $Nd_2Fe_{14}B$ و Nd_2Fe_{14}B با ساير فازهايى مثل فازهاى Nd و -Fe هم زيستى استوكيومترى $Nd_2Fe_{14}B$ و Nd_2Fe_{14}B با ير فازهايى مثل فازهاى Nd و -Fe هم زيستى استوكيومترى $Nd_2Fe_{14}B$ و -Fe مايد با ساير فازهايى مثل فازهاى Nd و -Fe هم زيستى استوكيومترى $Nd_2Fe_{14}B$ و -Fe مايد با ساير فازهايى مثل فازهاى Nd و -Fe هم زيستى مى كند. بهرحال پيكهاى پراش آشكارى از ساير فاز ها در شكل XRD ديده نشده است. به طور واقعى استوكيد. بهرحال پيكهاى پراش آشكارى از ساير فاز ها در شكل XRD ديده نشده است. به طور واقعى اسد كرد. بهرحال پيكهاى پراش آشكارى از ساير فاز ها در شكل ما مى دود. نتايج بالا پيش بينى مى كند كه مرد كردن بالاتر از نمونه هاى با يك قطر 5000 انتظار مى دود. نتايج بالا پيش بينى مى كند كه سرعت سار كردن بالاتر از نمونه هاى با يك قطر 5000 انتظار مى دود. نتايج بالا پيش بينى مى كند كه مرعت سار عسر عسر د كردن انجام شده بوسيله دوش ديخته گرى قالب فلزى براى جلوگيرى از درشد فاز آهن اوليه الاالار و كافى بالا نيست[2].

شکل ۸، میکروگرافهای تفرق الکترون برگشتی نمونه های استوانه را نشان می دهد. علاوه بر استوانه ای، میکروگرافها دانه های دندریتی تاریک و زمینه خاکستری با مرزدانه های سفید را نمایان می کند. بر طبق مطالعات EPMA دانه دندریتی و زمینه به ترتیب به عنوان فازهای Fe - ۵ و Nd₂Fe₁₄B تایید می شوند. حتی اگر چه مطالعات XRD وجود هر فاز دیگری را آشکار نکردند، مطالعات ریز ساختاری نشان داد که مرزدانه سفید فاز غنی از نئودیمیوم بود[2].



شکل ۷: شکل های XRD نمونه های استوانه ای با قطر a مای MRD نمونه های استوانه ای با قطر b ، 5 cm (a

سایز دانه میانگین فاز Nd₂Fe₁₄B از Nd₂Fe تا 0/95µm با کاهش قطر نمونه استوانه ای، کاهش می یابد.پیش بینی می شود که نمونه استوانه ای با قطر 1mm سرعت سرد کردن بالاتری از نمونه های با قطر 5mm را تجربه می کنند[2].

ویژگی های مغناطیسی آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده توسط روش پردازش انجماد سریع عمیقا به سایز دانه فاز Nd₂Fe₁₄B وابسته است. بنابراین، ویژگی های مغناطیسی نمونه های استوانه ای مطالعه شدند. شکل ۹، حلقه های پسماند (hysteresis loops) نمونه های استوانه ای را نشان می دهد. علاوه برقطر این نمونه ها ی استوانه ای مقادیر coercivity پایین کمتراز ¹⁻N۰۰ KAm را نشان می دهند. این مسئله به علت سایز دانه نسبتا بزرگ فاز Nd₂Fe₁₄B در نمونه های استوانه ای استوانه ای است coercivity پایین تا حدی به دلیل وجود فاز Fe- ۵ مغناطیسی نرم در نمونه های استوانه ای می باشد[2].



شکل ۸: میکروگرافهای تفرق الکترون برگشتی نمونه های استوانه ای با قطر 1 cm(c ، 3 cm(b ، 5 cm (a) میکروگرافهای تفرق الکترون برگشتی نمونه های استوانه ای با قطر 1 cm(c ، 3 cm(b ، 5 cm (a) مونه های استوانه ای با قطر 2 om(c ، 3 cm(b ، 5 cm (a) مونه های استوانه ای با قطر 2 om(c ، 3 cm(b ، 5 cm (a) مونه های استوانه ای با قطر 2 om(c ، 3 cm(b ، 5 cm (a) مونه های استوانه ای با قطر 2 om

چنین هاله پهنی ویژگی ساختار آمورف است. این نشان می دهد که نوار melt – spun شامل یک فاز آمورف همراه با فاز Nd₂Fe₁₄B است. تصویر XRD نوار Rpu – spun با ضخامت Nd₂Fe₁₄B تنها ویک هاله پهن در $\theta = 40-45$ است. تصویر کند. پیش بینی می شود که نوار melt – spun اساساً شامل یک فاز آمورف است. Nd₂Fe₁₄B در نمونه های استوانه ای است. ورف است. یا حدی به دلیل وجود فاز α -Fe مغناطیسی نرم در نمونه های استوانه ای می باشد[2].



شکل ۱۰: تصاویر XRD نوارهای melt-spun با ضخامت M(b ، 55.5µm (a با ضخامت XRD) با شکل ۱۰: تصاویر XRD نوارهای ا

13.3µm(e . 17.5µm

شکل ۱۱، میکرو گرافهای الکترون برگشتی متفرق شده نوارهای melt – spun را نشان می دهد. نوار 1/2mm با ضخامت melt – spun با ضخامت 55/5mm با ضخامت Md₂Fe₁₄B است. همان میکرو گراف از فوارهای است. آنالیز EPMA نشان می دهد که دانه ها فاز Nd₂Fe₁₄B است. همان میکرو گراف از فوارهای 30/2mm با ضخامت elt – spun با ضخامت melt – spun با ضخامت 30/2mm با ضخامت به به معروز و شکار خاصی است و دانه ها در میکرو گراف دیده نمی شوند. پیش بینی می شود که نوار بدون ویژگی و شکل خاصی است و دانه ها در میکرو گراف دیده نمی شوند. پیش بینی می شود که نوار melt – spun شامل دانه های ریز یا مواد آرموف باشد. برای آشکار کردن فاز و ریز ساختار نوارهای melt – spun با یک ضخامت 30/2mm رو کمتر ، حین نمونه باریک بریده شده بوسیله آسیابکاری یونی آماده شدند و مطالعات ریز ساختاری بیشتر بوسیله TEM انجام شد[2].



شکل ۱۱: میکروگرافهای الکترون برگشتی متفرق شده نوارهای melt – spun با ضخامت 41.5 (b ، 55.5μm (a) با ضخامت 41.5 ه 30.2 μm (c ،μm

شکل ۲۲، میکروگرافهای TEM نوارهای melt – spun را نشان می دهد. میکرو گراف TEM نوار melt – spun با ضخامت 30/2µm بلورهای ریز پلی گونال با سایز دانه متوسط 80nm را نشان می دهد. بلورهای ریز توسط پراش الکترونی به عنوان فاز Nd₂Fe₁₄B مشخص شدند اگر چه مطالعات SEM وجود فاز Nd₂Fe₁₄B را آشکار نکرد، مطالعات TEM نشان داد که نوار melt – spun شامل بلورهای ریز Md₂Fe₁₄B را آشکار نکرد، مطالعات Nelt بیک melt – spun نشان داد که نوار nelt – spun شامل منطق ریز Nd₂Fe₁₄B را آشکار نکرد، مطالعات Melt میکروگراف nelt – spun نوار TEM با یک موجود ماری ریز 17/5µm دون ویژگی خاص به اضافه بلورهای Nd₂Fe₁₄B ریز، یک سایز دانه متوسط 10nm با ضخامت Nd₂Fe₁₄B میچ

بلوری پیدا نیست. منطقه بدون ویژگی و شکل خاص توسط پراش الکترونی آمورف شناخته شد[2]. شکل ۱۳، منحنی های DSC نوارهای melt – spun را نشان می دهد. منحنی های DSC نوارهای melt – spun با ضخامت DSC با فرارهای بیک گرماگیر کوچک در حدود 590k مطابق melt – spun با ضخامت Nd₂Fe₁₄B یک پیک گرماگیر کوچک در حدود 590k مطابق با دمای کوری فاز فرومغناطیس Nd₂Fe₁₄B دارد. این تایید می کند که این نوارهای 30/2µm melt – spun شامل فاز Nd₂Fe₁₄B هستند. در منحنی DSC نوار nelt – spun با ضخامت Nd₂Fe₁₄B پیک گرما زا در حدود 850k به اضافه پیک گرماگیر مطابق با دمای کوری فاز Nd₂Fe₁₄B آشکار شده است. پیک گرما زا برای کریستالیزاسیون فاز Nd₂Fe₁₄B کریستالی می شود. منحنی های DSC این نوارها با ضخامت Nd₂Fe₁₄B آمکار شده است. یمی کند که نوارهای DSC را تنها پیک گرمازا در حدود 850k را نشان می دهد. این پیش بینی می کند که نوارهای melt – spun شامل عمدتاً فاز آمورف هستند. بعد از اندازه گیری DSC تصاویر XRD نوارهای Nd₂Fe₁₄B شامل عمدتاً فاز آمورف هستند. بعد از اندازه گیری DSC تصاویر نشد[2].



شکل ۱۲: میکروگرافهای TEM نوارهای melt – spun با ضخامت TEM (b ، 30.2μm (a) با ضخامت 13.3μm (c) ، 17.5μm



شکل ۱۳: منحنی های DSC نوارهای melt – spun با ضخامت DSC μm (b ، 55.5μm (a با ضخامت DSC ، 41.5 μm (b ، 55.5μm (a 13.3μm (e ، 17.5μm (d

شکل ۱۴، حلقه های پسماند (Hystersis Loops) نوارهای melt – spun را نشان می دهد. منحنی پسماند نوار melt – spun با ضخامت 55/5μm را مقادیر مربوط به نمونه های استوانه ای 135/3kAm⁻¹,coereivity دارد. این مقادیر خیلی بزرگتر از مقادیر مربوط به نمونه های استوانه ای است. اگر چه نوار melt – spun با ضخامت 30/2μm یک باقیمانده بزرگ 1^{-105/3kAm} با 620/YKAm⁻¹, coereivity را نشان می دهد، منحنی پسماند یک شکل منتقبض یا فشرده را نشان می دهد. چنین شکلی ویژگی همزیستی فازهای مغناطیسی سخت و نرم در یک آلیاژ می باشد. این اغلب در آلیاژهای سیستم Nd-Fe-B انجماد سریع شده یافت شده است[2].



شکل ۱۴: حلقه های پسماند (Hystersis Loops) نوارهای melt – spun با ضخامت 13.3µm(e ، 17.5µm(d ، 30.2 µm(c ، 41.5 µm(b ،55.5µm

(a

در این مورد فازهای مغناطیسی سخت و نرم به ترتیب فازهای Nd₂Fe₁₄B و Nd₂Fe-B آمورف هستند. بنابراین وجود مواد Nd-Fe-B آمورف تغییرات شدید مشاهده شده در حلقه پسماند را بالا می برد. حلقه پسماند نوارهای melt – spun با ضخامت 13/3µm یک مثال از این حلقه ها با برد. حلقه پیماند نوارهای مواد مغناطیسی نرم است. این تایید می کند که نوار melt – spun شامل مواد Nd-Fe-B آمورف می شود[2].

۲-۴ بحث

مطالعات آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده توسط روش پردازش انجماد سریع، معمولاً روش melt – spinning روی ارتباط بین سرعت چرخ و ویژگی های مغناطیسی منتجه متمر کز شده است. بجای سرعت چرخ، بدست آوردن مقدار کمی سرعت سرد کردن برای بررسی اثر سرعت سرد کردن روی ریز ساختار و ویژگی های مغناطیسی آلیاژهای Nd-Fe-B رجحان دارد. بنابراین، سرعت سرد کردن روی ریز ساختار و ویژگی های مغناطیسی آلیاژهای Nd-Fe-B رجحان دارد. بنابراین، سرعت سرد کردن روی ریز ساختار و ویژگی های مغناطیسی آلیاژهای Nd-Fe-B رجحان دارد. بنابراین، سرعت سرد کردن روی ریز ساختار و ویژگی های مغناطیسی آلیاژهای Nd-Fe-B رجحان دارد. بنابراین، سرعت سرد کردن روی ریز ساختار و ویژگی های مغناطیسی آلیاژهای Nd-Fe-B رجحان دارد. بنابراین، سرعت سرد کردن واقعی آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده توسط روش پردازش انجماد سریع در این مطالعه اندازه گیری شده است. سرعت سرد کردن زمونه های استوانه ای تولید شده توسط ریخته گری قالب فلزی مستقیما بوسیله ترموکوپل قرار داده شده در مرکز قالب فلزی اندازه گیری شد. جدول ۲، ارتباط بین قطر نمونه و سرعت سرد کردن را نشان می دهد. نمونه های استوانه ای بطور متوسط رعت گری قالب فلزی مستقیما بوسیله ترموکوپل قرار داده شده در مرکز قالب فلزی اندازه گیری شد. جدول ۲، ارتباط بین قطر نمونه و سرعت سرد کردن را نشان می دهد. نمونه های استوانه ای بطور متوسط سرعت های سرد کردن بالا از ۲۰۱×۲۰۲ تا گری قالب فلزی اندازه گیری شد. جدول ۲۰ ارتباط بین قطر نمونه و سرعت سرد کردن را نشان می دهد. نمونه های استوانه ای بطور متوسط سرعت های سرد کردن بالا از ۲۰۱×۲۰۲ تا گرا تا ایش کردند. اگر چه سرعت سرد کردن بوسیله ریخته گری قالب فلزی برای بدست آوردن مواد توده ای آمورف آلیاژهای الم-Fe-Al به قدر کافی بالا ریت.

كردن	سرد	سرعت	ای و	استوانه	نمونه	قطر	بين	۲: ارتباط	جدول
------	-----	------	------	---------	-------	-----	-----	-----------	------

Size of the cylindrical specimen (mm)	Cooling rate (K s ⁻¹)
φ5 × 50	3.3×10^{2}
φ3 × 50	5.7×10^{2}
ϕ 1 × 50	$1.3 imes 10^3$

در melt – spinning، اندازه گیری مستقیم سرعت سرد کردن بسیار مشکل است زیرا سرعت سرد کردن بالا است. بنابراین، سرعت چرخش چرخ برای یک مقیاس سرعت سرد کردن در بیشتر تجربیات melt – spinning مورد استفاده است. در این آزمایش، سرعت های سرد کردن نوارهای – melt spun توسط محاسبه از نتایج تجربی مشخص شده اند. سرعت های سرد کردن نوارهای – spun spun با معادله زیر به دست آمده است[2].

$$R = \frac{n \times h \times (T - T_A)}{C_p \times \rho \times d}$$

rate

که R سرعت سرد کردن ، n فاکتور تشکیل نمونه ، h ضریب انتفال حرارت ، T,T_A دمای مذاب و چرخ مسی، cp گرمای نهان واحد جرم، p دانسیته مذاب و b ضخامت نوار melt – spun است. (۱۸) به استثنای ضریب انتقال حرارت h ، مقادیر مورد استفاده در این محاسبه در جدول ۳ آمده است. ضریب انتقال حرارت h از روابط بین شرایط تجربی و سرعت سرد کردن نتیجه از همان آلیاژهای سیستم Nd-Fe-B گزارش شده توسط Hirosawa بدست آمد. (۱۹و ۲۰) نتایج در جدول ۴ به اختصار بیان شده است. نوارهای melt – spun با سرعت سرد کردن $^{\circ}$ ۰۱ × 1/۶ تا $^{\circ}$ ۰۱ × 10°

جدول ۳: ویژگیهای فیزیکی برای محاسبه سرعت سرد کردن

n: 1 (for a ribbon)	ρ : 7.4 $\times 10^3~{\rm kg}~{\rm m}^{-3}$
C_p : 502 J kg ⁻¹ K ⁻¹	d: 13.3–55.5 μm
<i>T</i> : 1650 K	<i>TA</i> : 293 K

جدول ۴: ارتباط بین ضخامت نوار ، ضریب انتقال حرارت وسرعتهای سردکردن

Thickness of melt-spun ribbon (μm)	Heat transfer coefficient (kJ m ⁻² s ⁻¹ K ⁻¹)	Cooling rate (K s ⁻¹)
55.5	65.0	$4.3 imes 10^{5}$
41.5	61.8	$5.4 imes 10^{5}$
30.2	59.0	$7.1 imes 10^{5}$
17.5	56.7	$1.2 imes10^6$
13.3	55.9	1.5 × 10 ⁶

شکل ۱۵، ارتباط سرعت سرد کردن و سایز دانه فازهای Nd₂Fe₁₄B و Nd₂Fe₁₄B و α -Fe در آلیاژهای Nd-Fe-B را نشان Nd-Fe-B تولید شده بوسیله روشهای ریخته گری قالب فلزی و Nd-Fe-B را نشان می دهد. نتایج قبلی ما از آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده بوسیله کوره الکتریکی معمولی با سرعت می دهد. نتایج قبلی ما از آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده بوسیله کوره الکتریکی معمولی با سرعت مرد کردن پایین از 10×10^{-10} Nd-Fe-B تولید شده بوسیله کوره الکتریکی معمولی با سرعت می دهد. نتایج قبلی ما از آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده بوسیله کوره الکتریکی معمولی با سرعت مرد کردن پایین از 10×10^{-10} Nd-Fe-B تولید شده است. باید توجه شود که با افزایش سرعت سرد کردن پایین از 10×10^{-10} R/s و Fe در آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده در سرعت های سرعت مرد کردن در دو فاز Nd₂Fe₁₄B و Fe در آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده در سرعت های سرعت مرد کردن در دو فاز Nd₂Fe₁₄B و Fe در آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده در سرعت های سرعت مرد کردن در دو فاز Nd₂Fe₁₄B و Fe در آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده در سرعت های سرعت مرد کردن در دو فاز Nd₂Fe₁₄B و Fe در آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده در سرعت های سرعت های سرعت مرد کردن در دو فاز Nd₂Fe₁₄B و Fe در آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده در سرعت های سرعت مرد کردن کمتر از 10×10^{-10} مراز دانه کاهش می یابد. آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده در سرعت های سرعت های سرعت های سرعت های سرد کردن بیشتر 10×10^{-10} فاز 10×10^{-10} دا شمل نمیشود. پیش بینی می شود که فاز

Nd₂Fe₁₄B در آلیاژهای Nd₂Fe₋B تولید شده در سرعت سرد کردن k/s ^۵/۱×^۱^۹ می تواند بدون واکنش پری تکتیک از مذاب متبلور شود. متاسفانه داده ای در سرعت سرد کردن بین ^۱۰۲×۱/۳ و k/s ^۵/۱×^۳/۴ پیدا نشد که سرعت سرد کردن بحرانی کریستالیزاسیون مستقیم فاز Nd₂Fe₁₄B از مذاب موجود باشد. مطالعات بعدی تشخیص سرعت سرد کردن بحرانی با استفاده از سایر روشهای انجماد سریع مثل اتمیزاسیون گاز ضروری است. در آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده در سرعتهای سرد کردن بالای ^۸/^۵ ^۱/^۸ ^۱/⁸ سایز دانه فاز Nd₂Fe₁₄B با افزایش سرعت سرد کردن کاهش می یابد. افزایش بالای ^۸/^۸ ^۱/⁸ ^۱/⁹ سایز دانه فاز Nd₂Fe₁₄B با افزایش سرعت سرد کردن کاهش می یابد. افزایش بیشتر سرعت سرد کردن تا بالای ⁸/^۸ ^۱/¹ ^۱/⁹ باعث تشکیل مواد آمورف Nd-Fe-B می شود. پیش بیشتر سرعت سرد کردن تا بالای ⁸/^۸ ^۱/¹/⁹ باعث تشکیل مواد آمورف Nd-Fe-B می شود. پیش بینی می شود که سرعت سرد کردن تا بالای ⁸/¹/¹/⁹ باعث تشکیل مواد آمورف Nd-Fe-B می شود. پیش بینی می شود که سرعت سرد کردن تا بالای ⁸/¹/¹/¹ باعث تشکیل مواد آمورف Nd-Fe-B می شود. پیش بینی می شود که سرعت سرد کردن تا بالای ⁸/¹/¹/¹</sub> باعث تشکیل مواد آمورف Nd-Fe-B می شود. پیش نیزه ^۱/¹/¹/¹</sub> ایز مرد از موانه های ¹/¹/¹/¹</sub> می باره ¹/¹/¹</sub> می باره ¹/¹/¹</sub> می بار¹/¹/¹</sub> مرز ¹/¹/¹/¹/¹</sub> اواقع است. باید توجه شود که در آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده توسط ریخته گری توالب فلزی در یک سرعت سرد کردن ¹/¹/¹</sub>، دانه ها Nd₂Fe₁₄B اندکی بزرگتر از نمونه های تولید شده توسط sold اندکی بزرگتر از نامیع و فاز Fe در روش ریخته گری قالب فلزی تشکیل شده، فاز ¹/¹/¹/¹

 $Md_2Fe_{14}B$ مستقیما از مذابهای تحت تبرید شده در melt – spinning متبلور شده است[2]. تفاوت در تشکیل فاز $Nd_2Fe_{14}B$ تا جایی است که تفاوت در ریز ساختار مشاهده شده است. چنین تغییر ریز ساختاری از افزایش سرعتهای سرد کردن در آلیاژهای Nd-Fe-B گزارش شده است.[2]



شکل ۱۵: ارتباط سرعت سرد کردن ومیانگین سایز دانه آلیاژهای Nd₂Fe₁₄B تولید شده بوسیله روشهای ریخته گری قالب فلزی و melt – spinning.

شکل ۱۶، ارتباط بین سرعت سرد کردن و coercivity آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده توسط ریخته گری قالب فلزی melt – spinning را نشان می دهد. بر خلاف ارتباط بین سرعت سرد کردن و سایز دانه فاز Nd₂Fe₁₄B هیچ ارتباط خطی بین سرعت سرد کردن و Nd-Fe-B آلیاژهای Nd-Fe-B در این آزمایش پیدا نشده است. Coercivity آلیاژهای Nd-Fe-B فقط به سایز دانه فاز در این آزمایش پیدا نشده است. Nd-Fe-B آلیاژهای Fe-B و مواد Nd-Fe-B آمورف نیز بستگی دارد[2].



شکل ۱۶: ارتباط بین سرعت سرد کردن و coercivity آلیاژهای Nd₂Fe₁₄B تولید شده توسط ریخته گری قالب melt – spinning فلزی

آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده در سرعت های سرد کردن زیر ۱۰۳k/s مقادیر Nd-Fe-B پایین پایین کمتر از S7/5KAm⁻¹ دارند. اگر چه مقدار Coercivity آلیاژهای R7/5KAm⁻¹ پایین است به علت سایز دانه بزرگ فاز Nd₂Fe₁₄B ، Coercivity با افزایش سرعت سردکردن افزایش می یابد. بهر حال، Coercivity به سرعت از I32/9KAm⁻¹ تا S2/7KAm⁻¹ افزایش می یابد و سپس با افزایش سرعت سرد کردن آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده در سرعت های بالا از Nd-Fe-B و ظاهر نشدن فاز Fe به افزایش سریع ۱۰^۵ ×۱۰^۵ کاهش می یابد. اصلاح فاز Nd₂Fe₁₄B و ظاهر نشدن فاز Fe به افزایش سریع ۲/۵×۵۰ (Coercivity کمک می کند، کاهش کاره کردن بالای Coercivity می باشد[2]. نتایج بالا اظهار می کند که ریز ساختار و Coercivity آلیاژهای Nd-Fe-B به سرعت سرد کردن وابسته است تنها اگر فاز Nd₂Fe₁₄B با همان مکانیزم تشکیل می شود. بنابراین، فهم بهتر مکانیزم تشکیل فاز Nd₂Fe₁₄B مغناطیسی برای پیشرفت ویژگی های مغناطیسی آلیاژهای Nd-Fe-B توسط روش انجماد سریع ضروری است[2] .

۵-۲ نتیجه گیری

آلیاژهای Nd-Fe-B با ترکیب استوکیومتری Nd $_2Fe_{14}$ توسط دو روش انجماد سریع، ریخته گری Nd-Fe-B قالب فلزی melt – spinning تولید شدند. سرعت سرد کردن با اندازه گیری مستقیم یا با انجام محاسبات از نتایج تجربی محاسبه شد. آلیاژهای Nd-Fe-B وقتی توسط ریخته گری قالب فلزی تولید شدند شامل دانه های هم محور $\mathrm{Nd}_2\mathrm{Fe}_{14}\mathrm{B}$ و دندریتهای lpha- Fe بودند و دانه های ریز هم محور همراه یا بدون فاز آمورف داشتند وقتی توسط melt – spinning تولید شدند. مقایسه Nd $_2Fe_{14}B$ coercivty پایین، کمتر از ^{1-87/5}KAm در آلیاژهای Nd-Fe-B تولید شده توسط ریخته گری قالب فلزی با میانگین سرعت سرد کردن بالا بین ۲۰۲×۳/۳ و ۲^{۰۳} ks^{-۱} بدست آمد. سایزدانه دانه های $\mathrm{Nd}_2\mathrm{Fe}_{14}\mathrm{B}$ هم محور و دندریت های $lpha-\mathrm{Fe}$ با افزایش سرعت سرد کردن کاهش یافت. سرعت $^{+}$ سرد کردن بحرانی برای تشکیل مستقیم فاز $^{-}$ Nd $_2Fe_{14}$ در محدوده $^{-}$ ۱/۱×۱/۱ تا $^{-}$ $^{+}$ بود. مقادیر coercivty وقتی که آلیاژهای Nd-Fe-B توسطmelt – spinning با سرعت سرد کردن بالاتر از ${
m Ks^{-1}}$ بالاتر از ${
m Ks^{-1}}$ تولید شد، به سرعت سرد کردن وابسته بود. سایز دانه های هم محور ریز از ۲۰/۱ تا $0/83 \mu m$ کاهش یافت وقتی که سرعت سرد کردن بین Nd_2Fe_{14}B ۰۵×۳/۳ تا⁴ ks⁻¹ تا۵/۴×۱۰^۵ بود. افزایش بیشتر در سرعت سرد کردن منجر به تشکیل مواد آمورف شد. ks^{-1} سرعت سرد کردن بحرانی برای تشکیل مستقیم فاز آمورف از مذاب در محدوده N^{+} تا .[2] بود[2].
فصل سوم: تاثیر عناصر میکرو آلیاژی بر رفتار انجماد کامپوزیتهای Fe-Nd-B ۱–۳ مقدمه

پودرهای مغناطیسی سخت ایزوتروپیک که بر پایه Nd₂Fe₁₄B هستند توسط فرآیند Melt – spinning تهیه شده و به عنوان جزء اصلی مغناطیس های دائمی با پیوند رزینی برای کاربردهای مختلف استفاده می شوند. دلیل استفاده از روش Melt – spinning به عنوان انجماد سریع به خاطر توانایی ضعیف شکل گیری شیشه ای مذاب آلیاژ Nd₂Fe₁₄B می باشد. از طرف دیگر، مذاب آلیاژهای مغناطیسی دائمی نانوکامپوزیتی Fe₃B بر پایه Nd-Fe-B در مقایسه با آلیاژهای مذاب آلیاژهای مغناطیسی دائمی نانوکامپوزیتی Fe₃B بر پایه Nd-Fe-B در مقایسه با آلیاژهای تولید توده ای مناسب می باشد. با این حال، مغناطیس های دائمی نانوکامپوزیتی نوع Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B که توسط کریستالیزاسیون مواد آمورف بدست میآیند (trite to coercivity کمی دارند و فقط در محدوده کمی از کاربردها استفاده می شوند[4].

بزرگترین شکلی که به هنگام افزایش coercivity آلیاژ Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B با افزایش کسر حجمی فاز Nd₂Fe₁₄B مغناطیس سخت ایجاد می شود، تشکیل Nd₂Fe₂₃B₃ می باشد که یک فاز مغناطیس نرم نیمه پایدار است. زمانیکه این فاز تشکیل می شود، در حین آنیلینگ به کامپوزیت Fe/Nd_{1.1}Fe₄B₄ مغناطیسی سخت نمی تواند از لحاظ مغناطیسی سخت شود. با این حال با توجه به مطالعات انجام شده، سرعت سرد کردن بحرانی برای تشکیل آمورف در آلیاژهای Nd₄Fe_{77.5}B_{18.5} که مواد اولیه مغناطیس های دائمی کامپوزیتی نوع Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B افزودنی ها بر فازها به صورت انتخابی می باشد. بنابراین، شاید از لحاظ سینتیکی ممکن باشد که تشکیل فاز نیمه پایدار نامطلوب و به هم پیوستن انتخابی را توسط آلیاژ سازی و تشکیل فازهای مطلوب خنثی کرد[4].

Ti به عنوان یک مانع برای رشد دندریتی Fe در آلیاژ Nd-Fe-B می باشد. افزودن نانوکربید تیتانیوم (TiC) برای بدست آوردن خواص مغناطیسی مطلوب در پودرهای Nd-Fe-B اتمیزه شده گازی استفاده می شوند تا از رشد دانه ها در حین انجماد با سرعت های سرد کردن نسبتاً آهسته که در روش استفاده می شوند تا از رشد دانه ها در حین انجماد با سرعت های سرد کردن نسبتاً آهسته که در روش استفاده می شوند تا از رشد دانه ها در حین انجماد با سرعت های سرد کردن نسبتاً آهسته که در روش استفاده می شوند تا از رشد دانه ها در حین انجماد با سرعت های سرد کردن نسبتاً آهسته که در روش استفاده می شوند تا از رشد دانه ها در حین انجماد با سرعت های سرد کردن نسبتاً آهسته که در روش اتمیزه گازی حاصل می شوند، جلوگیری شود. کار دیگری که توسط Yao و همکارانش انجام شده بررسی تاثیر افزودن Ti است که در کامپوزیت هایی که فقیر از Nd و B باعث تولید مغناطیس بانوکامپوزیتی Ti است که در کامپوزیت هایی که فقیر از Nd و B باعث تولید مغناطیس دانوکامپوزیتی Xid-Fe-14 و همکارانش گزارش کردند که افزودن Ti انوکامپوزیتی Xu-Fe-14 ققیر از La باعث افزایش کنارش کردند که افزودن Ti در مغناطیس در معناطیس در معی فاز Nd₂Fe-14B و همکارانش گزارش کردند که افزودن Ti در مغناطیس Xu-Fe-14B و همکارانش گزارش کردند که افزودن Ti در مغناطیس دانوکامپوزیت در سیستم Nd-Fe-14B و همکارانش گزارش کردند که افزودن Ti در مغاطیس دانوکامپوزیت در سیستم Nd-Fe-19 و جود داند محدوده غلظتی که انتظار می رود مغناطیسی دائم نانوکامپوزیت در سیستم Nd-Fe-19 و جود داند. محدوده غلظتی که انتظار می رود مغناطیسی دائم نانوکامپوزیت در سیستم Nd-Fe-19 و Fe-23Bo (Fe-23Bo) Fe-3B و Fe-23Bo) و Ti درسی قرار نگرفته که احتمالاً به Nd و to 25 (Fe-23Bo) موثر آلیاژسازی مورد بررسی قرار نگرفته که احتمالاً به دایل وجود اطلاعاتی است که نشان می دهند خواص مغناطیس های سخت در سیستم ماه گانه و در ایل وجود اطلاعاتی است که نشان می دهند خواص مغناطیس های سخت در سیستم سه گانه و در ایل وجود اطلاعاتی است که نشان می دهند خواص مغناطیس های سخت در سیستم ماه گانه و در ایل وجود اطلاعاتی است که نشان می دهند خواص مغناطیس های سخت در سیستم سه گانه و در ایل وجود میل وجود مرایل و معنوان در در در در در دواص مغناطی می می مرد مرایل و در دامریا و در داخر و می مرد مرامی و مر مرایل و در مرو مرور

هدف این اطلاعات بررسی امکان تغییر دادن فرایند کریستالیزاسیون آلیاژهای Nd-Fe-B است که از B غنی شده و از Nd رقیق هستند و توسط C و Ti آلیاژ سازی شده اند. تاثیر C و Ti روی ساختار این آلیاژ و همچنین روی خواص مغناطیسی آلیاژهای آنیل شده در محدوده غلظتی که مناسب تولید آلیاژ و همچنین روی خواص مغناطیسی آلیاژهای آنیل شده است. تاثیرات بسیار غیر معمولی از این آلیاژ B آلیاژ وی ساختار و خواص مغناطیسی آلیاژ بدست آمده است. تغییرات ترکیبی باعث تولید آلیاژهای مغناطیسی نانوکامپوزیتی با coercivity و میکرو ساختار ویژه شده است.

۲-۳ مراحل آزمایشگاهی

۳-۳ تاثیر روی تشکیل فاز و خواص مغناطیس

فازهای موجود در میله های XRD مشاهد، $Nd_9Fe_{88-x}B_xTi_3$ و $Nd_9Fe_{88-x}B_xTi_3$ توسط $Nd_2Fe_{14}B$ مشاهد، $Nd_2Fe_{14}B$ می اند، برای 0 m/s مایانگر $Nd_2Fe_{14}B$ در جدول ۵ نشان داده شده اند. در جدول، ϕ نمایانگر $Nd_2Fe_{14}B$ شده اند. در محدوده ترکیبی که غنی از B و فقیر از Nd می باشد، Fe به عنوان اولین فاز متبلور شده در سیستم سه تایی $Nd_9Fe_{14}B$ می باشد. در حین سرد کردن در دمای -Fe به γ -Fe -910° C به -Fe مشاهده می شود. در سیستم سه تایی $Nd_9Fe_{14}B$ فقط در می شود بنابراین در دمای $Nd_9Fe_{14}B$ فقط در

Composition	$V_{\rm s}~({ m m/s})$	Boron content, X (at%)			
		7.6	11.5	15	
Nd9Fe91 xBx	10	α -Fe + φ	α -Fe + φ	α -Fe + ϕ	
	20	α -Fe + ϕ	α -Fe + ϕ	Amorphous	
Nd ₉ Fe _{88 x} B _x Ti ₃	10	α -Fe + ϕ	$\varphi + \text{Fe-B}$	φ + Amorphous	
	20	$\varphi + \mathrm{Amorphous}$	φ + Amorphous	Amorphous	

جدول۵: فازهای مشاهده شده توسط XRD در نمونه های Nd9Fe91-xBx و Nd9Fe88-xBxTi3 جدول۵:

، سطحی چرخ کونچ Vs را نشان می دهد. با کاهش V_s ، که مربوط به کاهش سرعت سرد کردن است

پیک های پراش ناشی از Nd₂Fe₁₄B به تدریج افزایش می یابد که نشان می دهد فاز متبلور شده اولیه Nd₂Fe₁₄B است. نوارها گهگاه مقدار اندکی TiB₂ دارند. احتمالا این فاز قبل از تبلور فازهای دیگر در مراحل اولیه فرایند melt spinning در مذاب متبلور شده است. عدم تشکیل TiB₂ در پاراگراف بعدی بحث خواهد شد. به هنگام آنیل کردن برای مدت زمان کوتاه، نوارها، به طور کامل کریستالیزه می شوند[4].



شکل۱۷: الگوی XRD برای نمونه های Nd8.5Fe77.5xB14Tix با Vs های متفاوت

شـکل ۱۸ الگـوی پـراش XRD نمونـه هـای آنیـل شـده Nd_{8.5}Fe_{77.5}xB₁₄Ti_x کـونچ شـده در Vs=20m/s را نشان می دهد. موقعیت های پیـک هـای Nd₂Fe₁₄B (مثلـث هـای توخـالی) و Fe (دایره تو خالی) در شکل نشان داده شده است. به جز حالتی کـه x=5 اسـت، نمونـه هـا اکثـرا دارای ترکیب Nd₂Fe₁₄B هستند. وجود بورایدهایی مثل Fe₃B و Fe₂₃B₆، که در ترکیبات غنی از B انتظار می روند، در این الگوهای XRD به وضوح مشخص نیستند[4].



شکل ۱۸: الگوی پراش XRD نمونه های آنیل شده Nd_{8.5}Fe_{77.5}xB₁₄Ti_x کونچ شده در Nd_{8.5}Fe_{77.5}xB₁₄Ti_x

شکل ۱۹ وابستگی H_{CI} و H_{c} را نسبت به مقدار Ti در آلیاژهای $M_{8.5}Fe_{77.5}xB_14Ti_x$ که توسط آنیلینگ نوارهای melt - spun در دمای $740^{\circ}C$ به مدت ۶ دقیقه، بدست آمده اند را نشان می دهد. هر دو H_{CI} و H_{C} با افزایش مقدار Ti ، افزایش می یابند. افزایش H_c با افزایش مقدار Ti قابل توجه است زیرا Ti به عنوان عنصری شناخته می شود که شدیدا فرو مغناطیسی آهن را ضعیف می کند. مغناطیس مانده که به 0.85T می رسد به طور شگفت آور برای غلظت های غنی از B بالا می باشد، که نشان می دهد مقدار B اضافی یک فاز فرو مغناطیسی ایجاد می کند که تقریبا به مقدار زیادی به طور خود به خودی مغناطیسه می شود[4].



شکل ۱۹: وابستگی H_CJ و Br و Br را نسبت به مقدار Ti در آلیاژهای Nd_{8.5}Fe_{77.5}xB₁₄Ti_x که توسط آنیلینگ نوارهای در دمای 740°C به مدت ۶ دقیقه

۴–۳ تاثیر افزودن کربن روی میکروساختار و خواص مغناطیسی

 $m Nd_9Fe_{73}B_{14}-xTi_4$ می شود که در شکل ۲۰ برای $m K_{14}-xTi_4$ می شود که در شکل ۲۰ برای $m TiB_2$ فاقد فاز $m TiB_2$ نشان داده شده است. مطالعات m XRD نشان داده اند که آلیاژ در حالت as – spun فاقد فاز $m TiB_2$ نشان داده شده است. مطالعات $m TiB_2$ نشان داده اند که آلیاژ در حالت $m TiB_2$ فاقد فاز $m TiB_2$ نشان داده شده است. مرابع از تشکیل $m TiB_2$ می باشد. در حالیکه بدون m C آلیاژ دارای $m TiB_2$ است. افزودن $m Md_2$ کربن مانع از تشکیل $m TiB_2$ می باشد. در افزایش بیشتر کربن باعث کاهش $m H_{
m CJ}$ می شود که به همراه تشکیل m Fe و m TiC می باشد[4].



 $Nd_9Fe_7B_{12.6}C_{1.4}Ti_4$ شکل ۲۰: وابستگی H_{CJ} به مقدار کربن در آلیاژ

TEM مرافع می موند های آنیل شده $Nd_9Fe_{73}B_{14}Ti_4$ و $Nd_9Fe_{7}B_{12.6}C_{1.4}Ti_4$ در شکل TEM مرافع می شوند، در حالیکه این نشان داده شده اند. در نمونه فاقدC کریستال های درشت Tib_2 مشاهده می شوند، در حالیکه این رسوبات درشت در نمونه حاوی C مشاهده نمی شوند. میکرو ساختار نمونه حاوی C به صورت یکنواخت تقریبا به $Nd_2Fe_{14}B$ فاز مرز دانه ای درسد که بین دانه های $Nd_2Fe_{14}B$ فاز مرز دانه ای فیلم مانند وجود دارد. در برخی از مناطق فازهای مرزدانه ای تقریبا ضخیمی مشاهده می شوند.



شکل ۲۱: تصویر TEM نمونه های آنیل شده Nd₉Fe₇₃B₁₄Ti4 و Nd₉Fe₇B_{12.6}C_{1.4}Ti4 شکل ۲۱:

شکل ۲۲، تصویر High – resolution TEM نمونه $Nd_{7.5}Fe_{75.5}B_{12}C_1Ti_4$ آنیل شده را نشان می دهد. باید توجه شود که مناطقی که دارای مرزدانه های ضخیمی هستند یک استثنا هستند و ساختار نشان داده شده در شکل ۲۲ معرف مرز دانه های اکثر ساختار نمی باشد چون این ساختارها بسیار ظریف هستند و آنالیز ساختاری آنها حتی با TEM نیز مشکل می باشد، حاشیه هایی که در فاز دانه ای در شکل ۲۲ مشاهده می شوند شامل Nd₂Fe₁₄B هستند در حالیکه آنهایی که در فازهای بین دانه ای هستند شامل Fe₃B اند و در شکل های $(d)2Fe_1$ هستند در حالیکه آنهایی که در فازهای بین دانه ای هستند شامل Fe₃B اند و در شکل های $(d)2fe_1 = (2)2f$ نشان داده شده اند. تصاویر TEM با زاویه های شیب دار متفاوتی گرفته شده اند و حاشیه دانه هایی را نشان می دهد که به صفحات (101), (101) Nd₂Fe₁₄B در فاز اصلی و صفحات (000) (001), (101), تتراگونال Fe₃B در فاز مرزدانه ای نسبت داده می شوند[4].



شکل ۲۲: تصویر High – resolution TEM نمونه $Nd_{7.5}Fe_{75.5}B_{12}C_1Ti_4$ آنیل شده

نتایج آنالیز نانو پرتو EDS نسبت غلظت Fe و Nd در پنج نقطه نشان داده شده در شکل 22b در جدول ۶ آمده است. اندازه پرتو 2nm و قطر تقریبی نقطه تهیج شده 3-4nm است. نتایج نشان می دهد که دانه های شماره ۳ و ۸ Nd2Fe₁₄B هستند در حالیکه دانه های شماره ۳ و ۴ فقیر از Nd هستند در حالیکه دانه های شماره ۳ و ۴ فقیر از Nd هستند در حالیکه دانه های شماره ۳ و ۴ فقیر از Fe

Element	Position						
	1	2	3	4	5		
Fe	95.44	98.96	90.40	93.42	89.45		
Nd	4.56	1.04	9.60	6.58	10.55		

جدول ۶: نسبت غلظت Fe و Nd بدست آمده با آنالیز نانو پرتو EDS

 $Nd_9Fe_{73}B_{14}Ti_4$ و $Nd_9Fe_{73}B_{12.6}C_{1.4}Ti_4$, $Nd_7Fe_{76}B_{12}C_1Ti_4$ و $Nd_9Fe_{73}B_{14}Ti_4$ در جدول ۷ آمده است. منحنی مغناطیس زدایی $Nd_9Fe_{73}B_{12.6}C_{1.4}Ti_4$ و $Nd_9Fe_{73}B_{14}Ti_4$ و $Nd_9Fe_{73}B_{14}Ti_4$ و $Nd_9Fe_{73}B_{12.6}C_{1.4}Ti_4$ مقایسه شده اند. دانسیته پولک های نانو V_s =10m/s منده در S_s منده در V_s =10m/s مقایسه شده اند. دانسیته پولک های نانو کریستالی توسط روش ارشمیدس V_s *10° Nds مقایسه شده اند. ساختار ریز شده آلیاژ محریبتالی توسط روش ارشمیدس V_s *10° Nds مقایسه شده اند. ساختار ریز شده آلیاژ محریبتالی توسط روش ارشمیدس V_s *10° Nds N

 $(BH)_{max}(kJ/m^3)$ Composition $B_{\rm r}~({\rm mT})$ H_{cJ} (kA/m) Nd₉Fe₇₃B₁₄Ti₄ 103 787 811 $Nd_9Fe_{73}B_{12.6}C_{1.4}Ti_4$ 832 990 117 $Nd_7Fe_{76}B_{12}C_1Ti_4$ 886 626 120

جدول ٧: خواص مغناطيسي آلياژهاي Nd9Fe73B12.6C1.4Ti4 , Nd7Fe76B12C1Ti4 و Nd9Fe73B14Ti4 و Nd9Fe73B14Ti4



شکل ۲۳: منحنی مغناطیس زدایی $Nd_9Fe_{73}B_{12.6}C_{1.4}Ti_4$ و $Nd_9Fe_{73}B_{14}Ti_4$ و $V_s=10m/s$ کونچ شده در $V_s=10m/s$

۵-۳ تاثیر افزودن Ti بروی سرعت تشکیل فاز ها در حین انجماد

بررسی های ترکیبی در این مقاله نزدیک نقطه تلاقی دو خط بین $Nd_{1.1}Fe_4B_4$ و Fe قرار گرفته، که یک حالت نیمه پایدار است. برای یک حالت تعادلی است و بین $Fe_{23}B_6$ یا $Nd_2Fe_{14}B_4$ است، که یک حالت نیمه پایدار است. برای

پیچیده تر کردن این حالت، یک فاز نیمه پایدار $Nd_2Fe_{23}B_3$ وجود دارد که از مواد اولیه آمورف و در دماهای نسبتا پایین قبل از کریستالیزاسیون شکل می گیرد. اگر انجماد به اندازه کافی آرام باشد تا اجازه دهد انجماد تعادلی سیستم سه گانه Nd-Fe-B رخ دهد آنگاه P-F اولیه شکل می گیرد و رشد دندریتی آن توسط انجماد یوتکتیکی مذاب باقی مانده دنبال می شود تا Nd_{1.1}Fe₄B₄,Fe و رشد دندریتی آن توسط انجماد یوتکتیکی مذاب باقی مانده دنبال می شود تا Nd_{1.1}Fe₄B₄,Fe و Nd_{1.1}Fe₄B₄,Fe رضد دندریتی آن توسط انجماد یوتکتیکی مذاب باقی مانده دنبال می شود تا Nd_{1.1}Fe₄B₄,Fe ر Nd₂Fe₁₄B Nd₂Fe₁₄B در دمای Nd₂Fe₁AB تشکیل شود. اگر مذاب به سرعت سرد شود، واکنش یوتکتیک Nd₂Fe₁₄B در دمای ماه مورف یا Nd₂Fe₂₃B₃ نامطلوب خواهد بود و طبق قاعده کلی، مذاب باقی مانده به دو حالت متبلور می شود یا Nd₂Fe₂₃B₃ و یا ترکیبی از فازهای نیمه پایدار Nd₂Fe₁₄B ای Nd_{1.1}Fe₄B₄ Nd_{1.1}Fe₄B₄ و R₄B با این حال، تشکیل مستقیم Nd₂Fe₂₃B₃ و یا ترکیبی از فازهای نیمه پایدار نشان می دهد تشکیل ترکیب Nd₂Fe₁₄B داکر Nd₂Fe₁₄B از مذاب گزارش نشده است که منگام رشد Nd₂Fe₁₄B این حال، تشکیل مستقیم Nd₂Fe₂₃B₃ از مذاب گزارش نشده است که نشان می دهد تشکیل مستقیم Nd₂Fe₁₄B در دماهای بالا از لحاظ سینتیکی مطلوب است. از Adرف دیگر، تشکیل مستقیم Nd₂Fe₁₄B از فاز اولیه ممکن است از مذاب فوق تبرید شده رخ دهد، که نشان می دهد تشکیل مستقیم Nd₂Fe₁₄B از فاز اولیه ممکن است از مذاب فوق تبرید شده رخ دهد، که منگام رشد Re₁B الا₁Fe₁B و Fe غنی می شود و می تواند به فازهای نیمه پایدار Fe₃B و Fe₃B متبلور شود. در شرایط سرد کردنی که در این مقاله مطالعه شده است، بدون افزودن Ti از تشکیل فاز اولیه Fe₁ در سیستم سه گانه نمی توان جلوگیری کرد[4].

افزودن Ti به وضوح از رشد γ -Fe جلوگیری می کند، و در نتیجه Nd₂Fe₁₄B به طور مستقیم از مذاب فوق تبرید متبلور می شود. از رشد کریستال ها به استثنا B اضافی ، Ti , Fe در داخل مذاب باقی مانده و کریستال های پیوسته جلوگیری می شود. مذاب باقی مانده به نواحی بین دانه ای فیلم مانند یا محل تلاقی دانه ها فشرده می شود و در آنجا منجمد می گردد تا فاز فرو مغناطیس Fe-Ti-B مانند یا محل تلاقی دانه ها فشرده می شود و در آنجا منجمد می گردد تا فاز فرو مغناطیس fe-Ti -B مانند یا محل تلاقی دانه ها فشرده می شود و در آنجا منجمد می گردد تا فاز فرو مغناطیس fe-Ti -B مانند یا محل تلاقی دانه ها فشرده می شود و در آنجا منجمد می گردد تا فاز فرو مغناطیس fe-Ti-B مانند یا محل تلاقی دانه ها فشرده می شود و در آنجا منجمد می گردد تا فاز فرو مغناطیس fe-Ti-B مانند یا محل تلاقی دانه ها فشرده می شود و در آنجا منجمد می گردد تا فاز فرو مغناطیس fe-Ti-B مانند یا محل تلاقی دانه ها فشرده می شود و در آنجا منجمد می مردد تا فاز فرو مغناطیس fe-Ti-B مانند یا محل تلاقی دانه ها فشرده می شود و در آنجا منجمد می گردد تا فاز فرو مغناطیس fe-Ti-B مانند یا محل تلاقی دانه ها فشرده می شود و در آنجا منجمد می مردد تا فاز فرو مغناطیس fe-Ti-B مانند یا محل تلاقی دانه ها فشرده می شود و در آنجا منجمد می گردد تا فاز فرو مغناطیس های شکل گیرد. بنابراین یک ساختار کامپوزیتی نانو سایز شکل می گیرد . میکرو ساختار مغناطیس های ان و کامپوزیتی های Ti و کامپوزیت های توسط کریستالیزاسیون مواد اولیه آمورف بدست میآید. در فرایند



شکل 24: شماتیکی از ساختار نانو کامپوزیت های بدست امده در این مقاله (a) و مغناطیس های Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B شکل 24: شماتیکی از ساختار نانو کامپوزیت های بدست امده در این مقاله (b).

۶-۳ تاثیر افزایش Ti روی خواص مغناطیسی

مقدار B_r بدست آمده در این مقاله حضور یک فاز فرومغناطیس با یک خاصیت مغناطیس اشباع را نشان می دهد که باید قابل مقایسه با $Nd_2Fe_{14}B$ به عنوان یک جزء مغناطیس باشد. مقدار Nd در مغناطیس ها تقریبا باعث بوجود آمدن ۷۶٪ مولی $Nd_2Fe_{14}B$ می شود البته اگر فاز دیگری که حاوی

Nd است در کنار این فاز موجود نباشد، تقریبا ۲۴٪ حجمی برای فاز مرزدانه ای فرومغناطیس باقی می ماند. در مواد غیر بلوری، این مقدار کسر حجمی فاز مرز دانه ای منطقی است. با برداشتن ۲۰nm به عنوتن قطر متوس دانه و ۲۴٪ به عنوان کسر حجمی مرزدانه ای، ضخامت فاز مرز دانه ای تقریبا 2nm تخمین زده شده است. بابراین، نبود اثر واضح از حضور یک فاز ثانویه در الگوی XRD تعجب آور نیست حتی اگر آن ماده کریستالی باشد[4].

مهمتر از آن، مورفولوژی پوسته ای مانند فاز مرزدانه ای فرومغناطیس برای مبادله جفت ما بین دانه های $Md_2Fe_{14}B$ و ممان های فاز مرزدانه ای مغناطیس سخت $Md_2Fe_{14}B$ مناسب می باشد. زمانی که جفت شدن فرو مغناطیس، عکس العمل مغناطیس استاتیکی را تحت تاثیر قرار می دهد مقیاس طولی توسط مبادله طول مربوطه تعریف می شود $^{1/2}(A/\mu_0 M_s)$ که برای اکثر مواد مغناطیسی نرم 2M مبادله طول مربوطه تعریف می شود $^{1/2}(A/\mu_0 M_s)$ که برای اکثر مواد مغناطیسی نرم میان میادله و M_s ممان مغناطیسی استاتیکی را تحت تاثیر قرار می دهد مقیاس مغناطیس و می شود M_s (ما تحت تاثیر قرار می دهد مقیاس مغناطیسی نرم 2M میادله طول مربوطه تعریف می شود $^{1/2}(A/\mu_0 M_s)$ ممان مغناطیسی اشباع است. چون مغناطیسی نرم 2M می می معناطیسی میادله و M_s ممان مغناطیسی اشباع است. چون ضخامت فاز مرزدانه ای تقریبا با طول مبادله یکسان تخمین زده شده ، بر همکنش های مبادله بر بر محلمت فاز مرزدانه ای تقریبا با طول مبادله یکسان تخمین زده شده ، بر همکنش های مبادله بر بر محلمت فاز مرزدانه ای تقریبا با طول مبادله یکسان تخمین زده شده ، بر همکنش های مبادله بر بر می نظامی میناطیسی در ای مغناطیسی است. چون ضخامت فاز مرزدانه ای تقریبا با طول مبادله یکسان تخمین زده شده ، بر همکنش های مبادله بر بر می مینامی میادله بر بر می معناطیسی سخت و در یک جفت شدن قوی حاصل می شوند که باعث ای فرو مغناطیس بین دانه های مغناطیسی سخت و در یک جفت شدن قوی حاصل می شوند که باعث ای فرو مغناطیس بین دانه های مغناطیسی سخت و در نیک جفت شدن می وی ماصل و پی شوند که باعث تقویت پدیده افزایش مغناطیس پس ماند می شود و در نتیجه و ایرای مواد نانو کامپوزیت در این مقاله بدست می آید[4].

۷-۳ تاثیر افزودن کربن

 h_{CJ} اثر افزودن کربن ممانعت از تشکیل TiB_2 و ریز شدن دانه ها می باشد که در آن نیز باعث آفزایش h_{CJ} می شود. ممانعت از تشکیل TiB_2 توسط افزودن C در نوارهای آلیاژ Nd-Fe-B-Ti انجماد سریع شود. ممانعت از تشکیل TiB_2 -TiC می شده در دیاگرام فازی شبه دوتایی TiB_2 -TiC منطقی می باشد که وجود یک کاهش شدید نقطه

با توجه به نتایج این مقاله با این حال تشکیل TiC به همراه کاهش شدید خواص مغناطیسی می باشد. بهترین خواص مغناطیسی در ترکیبی حاصل می شود که TiC و TiB مشاهده نشده باشند و میکروساختار ریز و هموژن باشد. نبود TiB یا TiC به این دلیل مفید است که TiB یا TiC در مراحل اولیه انجماد سریع شروع به رشد می کنند، Ti در مذاب اطراف کریستال های TiB یا TiC یا کم می شود. که باعث می شود نتایج حاصل از آلیاژ سازی Ti که ممانعت از تشکیل Fe اولیه است، قابل بررسی نباشد. بنابراین اثرات مفید افزودن C در سیستم Nd-Fe-B-Ti در صنعت تولید و استفاده از این نوع مواد مغناطیسی نانو کریستالی قابل قبول است[4].

۸–۳ نتیجه

اثرات افزودن C و Ti روی ساختار و خواص مغناطیسی مغناطیس های نانو کامپوزیت Ti اثرات افزودن Nd بررسی شده است. افزودن Ti ز Ti بررسی شده است. افزودن Ti از Ti بررسی شده است. افزودن Ti از $\mathrm{Se}_{\mathrm{x}}\mathrm{B}/\mathrm{Nd}_{2}\mathrm{Fe}_{14}\mathrm{B}$ و فقیر از Nd بررسی شده است. افزودن Ti از تشکیل Fe و برید های آهن فرو مغناطیس می شود. افزودن C در ریز کردن دانه ها و ممانعت از تشکیل TiB نا مطلوب و ریز کردن ساختار موثر می باشد، که باعث بهبود خواص مغناطیسی می شود. تنظیمات ترکیبی باعث تولید یک سری از

مغناطیس های نانوکامپوزیتی ایزوتروپیک از نوع Fe_xB/Nd₂Fe₁₄B می شود که خواص مغناطیسی آنها قابل مقایسه با مغناطیس های melt – spun ایزوتروپیک تقریبا تک فاز در محدوده ترکیبی Md<10at% و Md<10at%

۳-۹ اثرمیکرو آلیاژ cr , zr ,cu روی رفتار کریستالیزاسیون

از میان عناصر گوناگونی که برای توسعه ویژگی های مغناطیسی نانو کامپوزیتهای پایه H_C میان عناصر گوناKe₃B/Nd₂Fe₁₄B آزموده شده اند. Cr مهمترین عنصر برای بالا بردنcoercivity ذاتی Georcivity است. بر طبق یک آنالیز (Fe₃B/Nd = probe analysis) توسط سانو و همکارانش ro در فازFe₃B پراکنده شده است و این فاز را پایدار می کند. سوزوکی و همکارانش گزارش کردند که Cr یک اثر عمده روی سنیتیک تشکیل و تجزیه فاز دارد و یک مسیر واکنش باز می کند تا کامپوزیت Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B یک اثر عمده روی منیتیک تشکیل و تجزیه فاز دارد و یک مسیر واکنش باز می کند تا کامپوزیت Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B به second بنیتیک تشکیل و تجزیه فاز دارد و یک مسیر واکنش باز می کند تا کامپوزیت Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B به aco روی عنوان یک ساختار میانی کم پایدار به جای ترکیب Fe₃B/Nd₂Fe₂₃B تشکیل شود[5]. مس نیز یک اثر سنیتیک کریستالیزاسیون Fe₃B دارد. شکل ۲۵ ترسیم آنالیز کالریمتری هم دما روی مس نیز یک اثر سنیتیک انشان می دهد. دو مرحله رفتار کریستالیزاسیون Nd_{4/5}Fe_{76/7}B_{18/5}Cu_{0.3}

شود. زمان کمون یا نهفتگی (incnbation Tine) برای Fe₃B عمدتا در مقایسه با5/Nd_{4/5}Fe₇₇B نیز توسط کوتاه شده است (شکل ۲۶) این مورد توجه است که دمای کریستالیزاسیون Nd₂Fe₁₄B نیز توسط مقادیر کم Cu به طور عمده کاهش می یابد[5].



شکل ۲۵: آنالیز کالریمتری هم دما روی یک نوارآمورف Nd4/5Fe76/7B18/5 Cu0.3 شکل

مطالعه گذشته کوئینچ کند آلیاژهای پایه $Nd_{4/5}Fe_{77}B_{18/5}$ نشان می دهد که مغناطیسهای نانو کامپوزیت بخوبی کوئینچ شده با یک مقادیر بزرگتر V_s در آلیاژهای دارای مقادیر کم یک عنصر مثل cu,co,cr در مقایسه با $Nd_{4/5}Fe_{77}B_{18/5}$ سه تایی می توانند بدست آیند. این نشان میدهد که نوکهای منحنی های TTT توسط آلیاژی کردن با این عناصر به سمت زمان کوتاه منتقل شده است[5].



شکل۲۶: آنالیز کالریمتری هم دما روی یک نوارآمورف Nd4/5Fe77B18/5

نانوپیوم $Fe_{23}B_6$ را پایدار می کند و مانع تشکیل $Nd_2Fe_{23}B_3$ می شود که در مرحله نزدیک کریستالیزاسیون با $Fe_{3}B$ ظاهر می شود. $Fe_{23}B_6$ برای داشتن خاصیت مغناطیسی نسبتا بالا از 1/7T دمای اتاق گزارش شده است و بنابراین قابل ملاحظه است. در $Nd_{4.5}Fe_{76/5}Nb_{0/5}B_{18/5}$ ، فاز $Fe_{23}B_6$ فاز $Fe_{23}B_6$. به همراه $Fe_{3}B$ و $Fe_{3}B$ در محصول نهایی وجود دارد[5].

 $m Nd_2Fe_{14}B$, به عنوان یک فاز اولیه میانی تشکیل می شود که به $m Fe_{23}B_6$ به عنوان یک فاز اولیه میانی تشکیل می شود که به $m Fe_{23}B_6$ به عنوان یک فاز اولیه میانی تشکیل می شود که به $m Fe_{33}B_6$ به عنوان یک فاز اولیه میانی $m Nd_{3/8}$ Fe $_{77/2}B_{19}$ و $m Nd_{3/8}$ Fe $_{77/2}B_{18}$ $m Si_{3.9}$ در آلیاژهای $m Si_{3.9}$ در آلیاژهای $m Si_{3.9}$ در آلیاژهای $m Si_{3.9}$ $m Nd_{3/8}$ Fe $_{77/2}B_{19}$ و $m Nd_{3/8}$ Fe $_{77/2}B_{18}$ $m Si_{3.9}$ در آلیاژهای $m Si_{3.9}$ control $m Si_{3.9}$

افزودن ۸,۱ – ۰,۵ از Zr ، دمای کریستالیزاسیون بویژه Nd₂Fe₁₄B را افزایش می دهد.اثر آن از Nb بزرگتر است. ping و همکارانش پروسه کریستالیزاسیون نانوکامپوزیتهای پایه Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B بزرگتر است. مشاهدات میکرو آلیاژی شده با مقادیر کم Nb,cu را آنالیز کردند. بر طبق آنالیز آنها بر اساس مشاهدات (3DAP) مس کلاستر های سایز نانومتر تشکیل می دهد، که Nd نیز بخاطر میل ترکیبی بین Nd,Cu در کلاستر متراکم شده است. اطراف هر کلاستر یک منطقه تهی شده از Nd و اشباع از Fe و B تشکیل می شود که به عنوان مکانهای جوانه زنی برای فاز کریستالی اولیه Fe₃B به کار می رود[5].

این دلیل که چرا افزودن Cu عمدتا دمای کریستالیزاسیون Nd₂Fe₁₄B را کاهش می دهد نیز می تواند ترکیبی compositional باشد. به عنوان مثال Nd در کلاستر Cu در مرحله اولیه از لحاظ شیمیایی برای جوانه زنی Nd₂Fe₁₄B در مرحله نهایی مورد توجه است. Cu واقعا در Nd₂Fe₁₄B حل شده است در حالیکه Nd در Fe₂₃B در مغناطیس کاملا کریستالی شده پراکنده شده بود. در No مرحله اولیه کریستالیزاسیون Nb از ذرات Fe₃B پس زده شده است. بنابراین باور بر این است که Nb

بر طبق یک آنالیز 3DAP اخیر مغناطیسهایی که Cu, zr افزوده شده اند .zr از Fe_3B پس زده شده است و بنابراین از رشد دانه این فاز جلوگیری می کند. Zr در طول مرزدانه های بین Fe_3B و $Nd_2Fe_{14}B$ در مرحله کاملا کریستالی شده متمرکز می شود[5].

اثرات میکرو آلیاژکننده های cr, Cu بر حسب دیاگرامهای CCT می تواند توضیح داده شود. اندازه گیری معتبر دمای برجستگی با استفاده از مدل جوانه زنی هموژن امکان پذیر نیست زیرا فقدان اطلاعات وابستگی دمایی ویسکوزیته در آلیاژهای پایه Nd₄Fe_{77/5}B_{18/5} در مرحله مایع فوق سرد شده وجود دارد. در مقاله قبلی نویسنده ها یک مدل مفهومی دیاگرام TTT برای واکنش کریستالیزاسیون در آلیاژ آمورف Nd4Fe_{77/5}B_{18/5}، بر اساس زمان کمون یا نهفتگی و سرعت حرارتدهی وابسته به دمای کریستالیزاسیون پیشنهاد دادند . توسعه کار قبلی اطلاعات خلاصه شده در شکل ۲۷ می تواند به صورت دیاگرام CCT در شکل ۲۸ نشان داده شود. موقعیت برجستگی یا دماغه اگر چه دمای آن مشخص نیست با افزودن Cu,Cr زمانهای کوتاهتری در حد چند ده میلی ثانیه به جلو شیفت می یابد. این افزودنی ها به نظر می رسد بهر حال اثرات کمی روی کنیتیک تشکیل دارد[6].



شکل ۲۷: ارتباط بین فازهای تشکیل شده در نوار و سرعت سردکردن برای Nd4Fe75B18/5Cr2.5، Nd4Fe77/5B18/5

Nd4Fe77B18/5Cu0.5.



شکل ۲۸: یک مدل دیاگرام CCT برای CCT شکل ۲۸: یک مدل دیاگرام CCT برای ۲۸/۶۵ Nd4Fe75B18/5Cr2.5، Nd4Fe77/5B18/5

می افتد. به عبارت دیگر cr در Fe₃B پراکنده می شود. وقتی که پروسه نوع ۲ به کار می رود. این تمایل به تفکیک یکی از دلایلی است که چرا ترکیب Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B در یک محدوده غلظت مقدم است، که اگر cr حاضر نباشد بیشتر از یک فاز آمورف در این ترکیب کریستالیزه نمی شود. یک ساختار منشور مانند با محدوده متوسط (MRS) در آلیاژهای آمورف Md_{4/5}Fe₇₇B_{18/5} انجماد سریع دیده شده است. مثل یک MRS به عنوان جوانه برای کریستالیزاسیون Fe₃B به کار می رود. پیش بینی می شود که cr ، Cr می رود. پیش بینی Fe₃B در آلیاژ ro می رود. پیش بینی می شود که cr ، Cr های مشابه را در مایع فوق سرد شده پایدار می کند. و جوانه زنی Fe₃B در آلیاژ ro اضافه شده، را تسریع می کند[6].

آهن ربای دائمی نانو کامپوزیت نوع Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B اخیرا در یک مقیاس صنعتی توسط پروسه نوع ۲ به عنوان یک قطعه مغناطیسی سخت برای آهن رباهای بهم پیوسته درزینی، مخصوصا آهن رباهای قالب گیری تزریقی تولید شده اند[6].

مطالعه حاضر نشان می دهد که این مواد سرعتهای سرد کردن بحرانی نسبتا پایین برای شیشه سازی دارند. این مطلب نشان می دهد که آلیاژهای آمورف استفاده شده به عنوان ماده اولیه در پروسه نوع ۲ می توانند با یک ظرفیت نسبتا بزرگ در مقایسه با آهن رباهای انجماد سریع نوع Nd₂Fe₁₄B تقریبا تک فاز معمولی تولید شوند. به عنوان مثال، می تواند چندین برابر بزرگتر از ظرفیت قابل انجام در یک پروسه gitt معمولی تولید شوند. به عنوان مثال، می تواند چندین برابر بزرگتر از ظرفیت قابل انجام در یک پروسه ویژگی های مغناطیسی عناصر میکرو آلیاژی گوناگون مورد استفاده قرار گرفته اند. جدا از Cu,Cr مورد بحث در این مطالعه ، فلزات دیر گداز مثل Zr,Nb با اثرات قوی روی رفتار کریستالیزاسیون و ویژگی های مغناطیسی نانوکامپوزیت نوع پروسه انجماد سریع مطمئنا موضوع جالبی جهت تحقیق می باشد[6]. مطالعه حاضر نشان می دهد که ممکن است اثرات مستقیم افزودنی های حل شده و سرعت سرد کردن برای برای تشکیل ساختار نانوکامپوزیت مثلا در یک ماده نوع B/Nd₂Fe₁₄B برای اولین بار مربوط باشد. پروسه مستقیم نوع یک آهن ربای دائمی نانو کامپوزیت یک پروسه مطلوب صنعتی به مربوط باشد. پروسه مستقیم نوع یک آهن ربای دائمی نانو کامپوزیت یک پروسه مطلوب صنعتی به دلیل سادگی آن است. باید تاکید شود که محدوده سرعت سرد کردنی که coercivity علی می دهد با افزودن مقدار کمی از Tr,Cu با افزودن مقدار کمی از Tr,Cu با افزودن مقدار کمی از For بدست آمد. در واقع حتی غلظت کمی از حل شده هایی مثل Cr,Cu اثر در یاد و رشد فازهای تشکیل دهنده در نانو کامپوزیت رای دانو کامپوزیت دانو کامپوزیت در ازو کامپوزیت دانو کامپوزیی کامپوزیت دانو کامپوزیت دانو کامپوزی کامپوزیت دانو کامپوزیت دانو

فصل چهارم: رفتار کریستالیزاسیون و انجماد نانو کامپوزیتهای مغناطیس دائم یابه Fe3B/Nd2Fe14B

۱-۴ مقدمه

 $Nd_2Fe_{14}B$ مغناطیسهای دائم نانو کامپوزیت شامل دانه های ریز Fe_3B مغناطیسی نرم و فازهای مغناطیسی سخت هستند. موادی که از آلیاژهای آمورف تولید شده بودند توسط تکنیک – melt spinning تک غلطک آماده شدند. در طول یک روش عملیات حرارتی بعدی آلیاژهای امورف در یک نانو کامپوزیت تشکیل شدہ از Fe_3B کم ثبات و فاز $Nd_2Fe_{14}B$ مغناطیسی سخت با یک مقدار کمی از Fe-α متبلور شدند. نویسندگان حاضر گزارش دادند که ویژگیهای سخت مغناطیسی نانوکامیوزیتهای Cr, Dy, Co, Ga بطور عمده توسط اصلاح تركيب آلياژ با افزودنی هایی مثل Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B توسعه می یابد. آنها همچنین نشان دادند که این نوع مواد یک گزینه خوب برای یک ترکیب مغناطیسی سخت از مغناطیسهای دائمی باند رزینی resin – bonded permanent است. یکی از ویژگی های مهم تکنیکی مربوط به پروسه کردن این نوع از آلیاژهای مغناطیسی دائم توانایی بالای آنها برای تشکیل فاز آمورف است. در واقع فاز آمورف توسط پروسه melt – spinning با یک سرعت زیر لایه پایین در محدوده کمی m/s برای Nd₄Fe_{77/5}B_{18/5} می تواند به دست اید. این بطور عمده کمتر از V_s حدود 40m/s مورد نیاز برای آماده سازی فاز آمورف در آلیاژهای Nd-Fe-B ترکیبات نزدیک به استوکیومتری $Nd_2Fe_{14}B$ می باشد. به عبارت دیگر، سرعت سرد کردن بحرانی برای تشکیل شیشه برای مذاب $Nd_4Fe_{77/5}B_{18/5}$ نسبتا کم است. رفتار تحول دما – زمان (TTT) برای كريستاليزاسيون چنين آلياژهايي مي تواند توسط چندين تكنيك مثل رفتار تحول سرد كردن پيوسته (CCT)، آنالیز (DSC) ، رفتار تحول حرارت دهی پیوسته (CHT) و ... مطالعه شود [5].

اطلاعات جزئی این افزودنیها روی رفتار کریستالیزاسیون برای طراحی ترکیب آلیاژ چند جزئی به کار رفته است. به عنوان مثال، پیشرفتهای اخیر مغناطیسهای نانو کامپوزیت پایه Nd_{4/5}Fe₇₇B_{18/5} رفته است. به منوان مثال، پیشرفتهای اخیر مغناطیسهای نانو کامپوزیت پایه high coercivity

آلیاژهای مهم ترکیبات ویژه بوسیله ذوب کردن تحت یک اتمسفر Ar از فلزات با خلوص بالا تهیه شدند. مقداری از آلیاژهای مادر در معرض ذوب کردن القایی و بعد انجماد سریع بوسیله تکنیک melt شدند. مقداری از آلیاژهای مادر در معرض ذوب کردن القایی و بعد انجماد سریع بوسیله یک سیستم آنالیز گرمازا spinning – تک غلطک بودند. چندین مرحله از پروسه انجماد سریع بوسیله یک سیستم آنالیز گرمازا مادون قرمز مشاهده شدند، که قادر به محاسبه سرعت سرعت سرد کردن ریبونهای انجماد سریع می باشند. که قادر به محاسبه مادون قرمز با استفاده از یک دوربین ویدئو دیجیتال مادون قرمز مشاهده شدند، که قادر به محاسبه سرعت سرد کردن ریبونهای انجماد سریع شده در نزدیکی چرخهای کوئینچ می باشند. آلیاژها با پراش اشعه x و آنالیز DSC مورد بررسی قرار گرفته اند[5].

Nd4Fe77.5B18/5 انجماد سريع 4/5-۲

وابستگی فازهای ظاهر شده در نوارهای پیچیده (as – spun ribbon) ملط $Fe_{77.5}B_{18/5}$ (as – spun ribbon) ملط و در Vs) برای مورد فشار حدود 1/3 kpa 1/3 kpa موسیله Vs آزمایش شده است. و در شکل 29 نشان داده شده است. برای یک Vs کوچک α -Fe 3m/s طبق شکل 1 آشکار است که شکل 29 نشان داده شده است. برای یک Vs کوچک α -Fe 3m/s طبق شکل 1 آشکار است که اعتقاد بر این است که به صورت -Fe دندریتی تشکیل می شود و برای خواص مغناطیسی سخت Nd₂Fe₁₄B , این است که به صورت -Fe دندریتی تشکیل می شود و برای خواص مغناطیسی سخت Nd₂Fe₁₄B , این است که به صورت -Fe دندریتی تشکیل می شود و برای خواص مغناطیسی سخت Nd₂Fe₁₄B , این است که به صورت Fe - γ دندریتی تشکیل می شود و برای خواص مغناطیسی سخت Nd₂Fe₁₄B , این است که به صورت Nd₂Fe₁₄B , ایک ساختار نانو کامپوزیت , ResB Nd₂Fe₁₄B , برای سرعت کوئینچ بهینه بدست آمده در Nd₂Fe₁₄B ، یک ساختار نانو کامپوزیت , ResB Nd₂Fe₁₄B , برای سرعت کوئینچ بهینه بدست آمده در Nd₂Fe₁₄B ، یک ساختار نانو کامپوزیت , Nd₂Fe₁₄B Nd₂Fe₁₄B Nd₂Fe₁₄B , برای سرعت کوئینچ بهینه بدست آمده در Nd₂Fe₁₄B مغناطیسی سخت از تصویر Nac Pe₃B بدست آمده است. با افزایش سرعت کوئینچ، ResB Nd₂Fe₁₄B مغناطیسی سخت از تصویر Nac Pe₃B منابدید می شود و پیک های پـراش ResB resB مغناطیسی سخت از تصویر Nac Pe₃B مازدید می شود و پیک های براش ResB resB مغناطیسی سخت از تصویر Nac Pe₃B مازدید می شود و پـک های پـراش ResB resB resB می میناط روی یـک پـراش زمـینه پـاک توسـط باز ناپدید می شود د در نوارهای بدست آمده با ResB resB مشاهده شده اند. مشاهدات بالا

melt – spinning با این ترتیب افزایش می یابد. یک مشاهده پروسه Nd₂Fe₁₄b , Fe₃B توسط سیستم گرما نمای مادون قرمز اشاره کرد که پروسه انجماد سریع در یک محدوده زمانی بسیار کم melt – solution نمای مادون قرمز اشاره کرد که پروسه انجماد سریع در یک محدوده زمانی بسیار مح میلی ثانیه تکمیل شده است. شکل 30 نشان می دهد که زمان وابسته به دمای یک نوار – spinning است[5].

سرعت سرد کردن برای هر سرعت چرخ یک تابع خطی از زمان نیست. شکل 30 بویژه بطور ناگهانی کند می شود وقتیکه نوار از چرخ جدا می شود وقتیکه V_s =10m/s مشهود است. میانگین سرعت های سرد کردن از دمای اولیه مذاب که حدود 1520k است تا زمانی که نوار از چرخ جدا می شود تا سرد کردن از دمای اولیه مذاب که حدود 1020k است تا زمانی که نوار از چرخ جدا می شود تا سرد آری سرعت چرخ V_s =10,7,5,3 m/s اندازه گیری شود[5].



شکل۲۹: شکلهای پراش X-ray ریبونهای Nd4Fe77.5B18/5 کوئینچ شده باسرعتهای چرخ متفاوت



شکل ۳۰: رفتارسردکردن پیوسته درپروسه melt -spinning در سرعت چرخهای متفاوت

۴-۳ رفتار کریستالیزاسیون Nd4/5Fe77B18/5 و آلیاژهای مرتبط

انشعاب پایین تر منحنی های TTT می تواند توسط مطالعه رفتار کریستالیزاسیون آلیاژهای آمورف $Nd_{4/5}Fe_{77}B_{18/5}$ یک نوار $Nd_{4/5}Fe_{77}B_{18/5}$ مده بررسی شود. شکل ۳۱ یک نتیجه آنالیز کالریمتری همدمای یک نوار 823k، فقط یک بدست آمده در $V_s=20m/s$ مده در آرگون 30kpa رانشان می دهد. در 823k، فقط یک قسمت گرمازای مبهم بعد از حدود ۶۰ دقیقه شناسایی شده است، جایی که یک پیک متمایز در 838k مشروع شده از حدود ۵۱ دقیقه نهفتگی یا کمون (incubation) مشاهده شده است. این پیک در 838k مطابق با کریستالیزاسیون $8B_3$



شکل ۳۱: یک نتیجه آنالیز کالریمتری همدمای یک نوار Nd4/5Fe77B18/5

شکل ۳۲ نشان می دهد منحنی های DSC برای Nd_{4/5}Fe₇₇B_{18/5} آمورف در سرعت های حرارتدهی گوناگون را نشان می دهد. نمونه هایی تا حدود 770k در 40k/min حرارتدهی شده بودند سپس در سرعتهای حرارتدهی پایین تر برای 2 , 10 , 20k/min عرارتدهی شدند. ممکن است توجه شود که یک دمای استحاله شیشه در حدود 860k وجود دارد که وقتی پیک های کریستالیزاسیون با افزایش سرعت حرارتدهی به دماهای بالاتر انتقال پیدا می کنند، آشکار می شود[5].

بررسی XRD تخمین می زند Nd₂Fe₂₃B₃ در مرحله اولیه کریستالیزاسیون در نمونه های هم دما آنیل شده در 903k, 873k برای ۱۰ دقیقه متبلور می شوند، در صورتی که این در نمونه آنیل شده در 953k مشاهده نشد.. وجود فاز Nd₂Fe₂₃B₃ برای زمانهای آنیل شدن کوتاه نیز توسط سایر گروههای تحقیقاتی گزارش شده است[5].

این فاز ترکیب شیمیایی Nd_{8/2}Fe₈₂B_{10/7} نزدیکتر به ترکیب آلیاژ نسبت به فازهای دیگر دارد و بنابراین به عنوان یک فاز میانه برای یک زمان آنیل شدن کوتاه تشکیل می شود. Nd₂Fe₂₃B₃ واقعا در طول آنیلینگ طولانی دیده نمی شود[5].



شکل ۳۲: منحنی های DSC برای Nd4/5Fe77B18/5 آمورف در سرعت های حرارتدهی گوناگون

یک مول دیاگرام TTT برای تشکیل آمورف آلیاژ Nd4/5Fe77B_{18/5} می تواند بر اساس این مشاهدات پیشنهاد شود. اگر چه محاسبه دمای نوک دیاگرام های TTTکامل نشده است. شکل ۳۳ شماتیک دیاگرامTTT برای Nd4Fe77/5B_{18/5} را نشان می دهد[5]. برای مقایسه این دیاگرام TTT با منحنی تئوری برای مورد جوانه زنی هموژن. اطلاعات بعدی آنتالپی ذوب ، ویسکوزیته و تبدیل مکان های هسته در سطح رشد مورد نیاز است[5].



شکل ۳۳: شماتیک دیاگرامTTT برای Nd4Fe77/5B18/5

به هر حال به خاطر وجود چندین فاز کم ثبات میانی، تعبیر تئوری ممکن است درست نباشد. دیاگرام بدست آمده تجربی در فهم آزمایشات عملیات حرارتی به طور عملی مورد استفاده است [5].

Nd-Dy-Fe-B-Cr- مغناطیسهای دائم نانو کامپوزیت های پیشرفته پایه Co-Cu-Nb

نقطه ضعف بزرگ نانو کامپوزیت های coercivity ، Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B پایین آنهاست. برای بدست آوردن coercivity بالاتر اساسا دو فاکتور وجود دارد. اولین فاکتور کسر فاز مغناطیسی سخت Nd₂Fe₁₄B است. یک کسر بزرگتر فاز مغناطیسی سخت Nd₂Fe₁₄B یک coercivity بالاتر تولید می کند. بهر حال وقتی مقدار Nd Nd₂Fe₂B فالب می شود و ویژگی های مغناطیسی سخت را خراب می کند[5]. فاکتور دوم ناهمسانگردی کریستالی شدن مغناطیسی (Magneto crystalline) فاز مغناطیسی فاکتور دوم ناهمسانگردی کریستالی شدن مغناطیسی (Nd₂Fe₁₄B سخت است. K1 ترکیبات نوع Nd₂Fe₁₄B می تواند توسط آلیژی کردن با عناصر کم یاب سنگین زمین مثل مثل Tb ترکیبات نوع Dy, Tb سایز دانه بطور مناسب باید اصلاح شود تا نسبت بین مبادله کوئیلینگ و انرژی ناهمسانگردی کریستالی شدن مغناطیسی در محدوده مناسب داده شده بوسیله محاسبات تئوریکی حفظ شود[5].

از نقطه نظر ریز ساختاری عناصر کم یاب سنگین باعث افزایش نا مطلوب دمای کریستالیزاسیون فاز مغناطیس سخت می شود و به همین دلیل دمای کریستالیزاسیون Fe₃B اغلب بدون تغییر است. این نامطلوب است زیرا اتفاقات کریستالیزاسیون اغلب باید همزمان انجام شود تا از رشد دانه Fe₃B جلوگیری شود[5].

اصلاح ترکیبی یک ماده با coercivity نسباتا بالا بر اساس.Nd-Fe-B-Cr-Co حاصل کرده است. مثلا Nd_{4/5}Fe₇₃B_{18/5}Cr₂Co₂ که Nd_{4/5}Fe₇₃B_{18/5}Cr₂Co₂ مثلا Nd_{4/5}Fe₇₃B_{18/5}Cr₂Co₂ که افزودن همزمان مقادیر کم Nd , Cu به این مواد به طور موفقیت آمیزی برای پیشرفت (BH)_{max} با H_{CJ} بازدهی براي از دست دادن مقدار ناچیز ىك ، 336kA/m ، H_{CJ} ، 1/10T B_r ب $Nd_{4/5}Fe_{f2/3}B_{18/5}Cr_2Co_2Cu_{0/2}Nb_{0/5}$ 123 kj/³m ، (BH)_{max} برای استفاده از عناصر کم یاب سنگین زمین، کنترل رفتار کریستالیزاسیون ، بویژه $\mathrm{Nd}_2\mathrm{Fe}_{14}\mathrm{B}$ می تواند توسط تعدیل دوباره مقدار Cu انجام شود ، تا حدی که اثر دمای کریستالیزاسیون $Nd_2Fe_{14}B$ با اثر عناصر کم یاب سنگین زمین خنثی شود. یک مثال از چنین coercivity اصلاحات ترکیباتی برای حصول مغناطیسهای با بالاتر HCJ، 463Ka/m و Br ،0/93 T است که Nd_{3/5}Dy₁Fe_{71/3}B_{18/5}Cr_{2/4}Co_{2/4}Cu_{0/4}Nb_{0/5} و .[5] است(BH)_{max}, 100kj/ms

استفاده کردن از اثر قویتر zr با جلوگیری از رشد دانه، ویژگی های مغناطیسی بهتر بدست آمده است. در Nd_{3/4} Dy₁Fe _{71/7}B_{18/5}Cr_{2/4}Co_{2/4} Cu_{0/4} Zr_{0/2} که , (BH)_{max} , 105 kj/m³ , HCJ که , Nd_{3/4} Dy₁Fe _{71/7}B_{18/5}Cr_{2/4}Co_{2/4} Cu_{0/4} Zr_{0/2} (() که دارد. شکل ۳۴ نمودار coercivity بر حسب پس ماند ((V_s.remenence map) را به عنوان خلاصه ای از بررسی ترکیبی بر اساس اطلاعات اثرات ریز آلیاژی کردن روی رفتار کریستالیزاسیون را نشان می دهد[5].



شکل۳۴: ترکیب وویژگیهای مغناطیسی نانوکامپوزیت نوع Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B میکروآلیاژی شده با Cu,Nb,Zr

در نانو کامپوزیتهای پایه Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B چندین فاز از لحاظ سنیتیکی رقابت می کنند وقتیکه آنها از مذاب یا فاز آمورف کریستالیزه می شوند. افزودنی ها برای پیشرفت ویژگی های مغناطیسی استفاده می شوند و مثلا Dy,Zr,Nb,Cu,Cr عمدتا سنیتیک تشکیل فازهای کم پایدار را تغییر می دهند. روشن شده است که یکی از نقشهای این عناصر کنترل رفتار کریستالیزاسیون و انجماد این نوع مواد است. دیاگرامTTT تجربی، اگر چه کامل نیست، یک وسیله مورد استفاده برای فهم اثرات این عناصر و طراحی ترکیب و پروسه ساخت مغناطیسهای دائمی نانو کامپوزیت چند جزئی است. ویژگی های مغناطیسی و ریز ساختار مطلوب را بدست آوریم. با ایستادگی روی فهمیدن علمی مواد، coercivity بالا، نانو کامپوزیتهای پایه Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B چند جزئی توسعه پیدا کرده است[5].

4-4 توليد نانو کامپوزيتهاي مغناطيس دائم Fe3B/Nd2Fe14B

کاربردی ترین روش برای تولید مواد فلزی نانو ساختار انجماد سریع است. آماده سازی یک نانو كامپوزيت مغناطيس دائمي توسط كريستالي شدن يك آلياژ آمورف تحت انجماد سريع شامل کریستالیزاسیون فازهای چندتایی می شود که از دو روش امکان پذیر است. اولین روش، یک روش مستقیم Direct method که در آن فازهای دو جزئی در طول انجماد سریع کریستالی می شوند. (نوع ۱) روش دوم یک روش دو مرحله ای است که یک آلیاژ اولیه فوق کوئینچ شده یا آمورف با حرارتدهی کریستالی می شود. مغناطیسهای دائمی نانو کامپوزیتهای نوع Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B به خاطر داشتن عناصر کم یاب زمینی به میزان کم و عملکرد مغناطیسی بالا به طور قابل ملاحظه ای مورد توجه بوده اند. یکی از ویژگی های پایداری این نوع از مواد، قابلیت شکل پذیری بالای فاز آمورف روی انجماد سريع است. تشكيل نوع اول ساختار نانوكاميوزيت، در سرعت هاى سرد كردن نسبتا پايين امكان یذیر است. بعضی نویسنده ها در حال حاضر گزارش کرده اند که صفحات یولکی melt – spun که دارای یک 276 kA/m coercivity است میتواند توسط سرعت زیر لایه(s (vs) تولید شود. افزودن همزمان Ga , Co در گسترش مقادیر اپتیمم vs موثر بود. یک مغناطیس دائمی صفحه ای با Br=1/15T , $H_{CJ}=400kA/m$, $(BH)_{max} =$ و ويژگي هاي مغناطيسي 240mm131kj/m³ از آلیاژ 131kj/m_{3/5}Dy₁Fe₇₃Co₃Ga₁B_{18/5} تولید شد . این ویژگی های مغناطیسی جزء بهترین ویژگی های بدست آمده در این نوع مواد است. آنها همچنین گزارش کردند که مقادیر کمی از افزودنی هایی مثل Cu , Cr اثرات زیادی روی محدوده بهینه V_{s} برای داشتن ویژگی های مغناطیسی سخت خوب است[6].

در یک پروسه melt – spinning در انجماد سریع یک نواری که روی سطح چرخهای سرد کننده حرکت می کنند در یک سرعت ثابت ، تفاوت Longitudinal دمای نوار در طول حرکت مستقیم ، زمان تفاوت دمای نوار را بازتاب می کند. بنابراین بدست آوردن یک منحنی سرد کردن در طول پروسه spinning – spinning می توان امکان پذیر باشد. اگر تفاوتLongitudinal دما با یک صحت منطقی اندازه گیری شده است[6].

نقشه دیجیتالی دما اخیرا در دسترس است ولی می تواند کاربردی باشد. در این مقاله، نتایج اخیر اندازه گیری منحنی های سرد شدن چندین آلیلژ برای مغناطیس های دائمی نانوکامپوزیت نوع Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B با استفاده از توزیع دمایی دوبعدی کپچرشده توسط یک دوربین ویدئوی عکاسی دیجیتالی مادن قرمز گزارش شده اند[6].

۴-۶ محدوده سرعت سرد کردن بحرانی برای فازهای مختلف

شکل ۳۵ منحنی سرعت سرد کردن برای آلیاژ Nd₄Fe_{77/5}B_{18/5} را نشان می دهد. بعد از اینکه یک نوار از یک پدال روی غلطک کوئینچ با مقادیر v_s متفاوت برای یک فشار گاز Ar محیط 45kpa کشیده شد. سرعت سرد کردن میانگین از دمای پدال حدود 600c محدوده ای از ۲۰۱×۱ تا ۲۰۹× برای شرایط مورد بررسی اندازه گیری شد. و به طور عمده به فشار محیط همچنین سرعت سطحی غلطک کوئینچ وابسته است. اگرچه نقطه حرکت نوارها از غلطک به طور آشکار قابل شناسایی نیست ، وقتی که حرکت نوار از پدال بیشتر پیشرافت می کند و از غلطک جدا می شود، سرعت سرد کردن کم می شود[6].



شکل ۳۵: منحنی سرعت سرد کردن برای آلیاژ Nd4Fe77/5B18/5 بعد از اینکه یک نوار از یک پدال روی غلطک کوئینچ با مقادیر vs متفاوت کشیده شد.

شکل های پراش x-ray پودری نوارهای Nd₄Fe_{77/5}B_{18/5} به دست آمده با سرعت سرد کردن متفاوت در شکل ۳۶ نشان داده شده است. سرعت سرد کردن بحرانی برای تشکیل ساختار نانوکامپوزیت (R_c) Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B (مکن است اندازه گیری شود. ارتباط بین فازهایی که در نوارهای as spun ribbon تشکیل شدند و محدوده سرعت سرد کردن در شکل ۳۷ بطور مختصر بیان شده است[6].


شکل۳۶: شکل های پراش x-ray پودری نوارهای Nd4Fe77/5B18/5 به دست آمده با سرعت سرد کردن متفاوت



شکل ۳۷: ارتباط بین فازهای تشکیل شده در نوار و سرعت سردکردن برای Nd4Fe75B18/5Cr2.5، Nd4Fe77/5B18/5

 $Nd_4Fe_{77}B_{18/5}Cu_{0.5}$.

نقاط در این شکل سرعت های سرد کردنی را نشان می دهد که واقعا اندازه گیری شده اند. برای آلیاژهایی که به آنها Cr یا Cr اضافه شده Rc برای تشکیل ساختار کامپوزیت Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B حدود ^۵۰۱×۳ است. حضور Fe برای سرعت های سرد کردن کمتر از ^۵۰۱×۲/۲ مشخص شد به اضافه فازهای Rc برای Nd₂Fe₁₄B, Fe₃B. فازهای Bc برای Rc ، تخمین Rc برای Fe حدود ^۱۰۱×۲/۲ در این آلیاژهاست[6]. نهایتا شکل ۳۸ ارتباط coercivity برای Fe مع مدود ما ×۲/۲ در این مطالعه بدست آمدند را نشان می دهد. مطلوب نیست که Cu سرعت سرد کردن بهینه برای تولید coercivity کاهش می دهد، پیش بینی می شود کنیتیک رشد فاز مغناطیسی سخت کند شده است. مقادیر H_CI قدری کمتر از مقادیر بدست آمده قبلی است[6].



as – شکل ۳۸: ارتباط coercivity ذاتی وسرعت سردکردن میانگین بین نقطه ذوب ودمای ۶۰۰ درجه درسه نوارها spun

References:

1) J. Gaoa, b, T. Volkmanna, c, D.M. Herlacha., "Solidification of levitated Nd–Fe–B alloy droplets at significant bulk Undercoolings" Journal of Alloys and Compounds 350 (2003) 344–350

2) Shunpei Ozawa, Tetsuji Saito, Tetsuichi Motegi, "*Effects of cooling rate on microstructures and magnetic properties of Nd–Fe–B alloys*" Journal of Alloys and Compounds 363 (2004) 263–270

3) S. Hirosawa, H. Kanekiyo, T. Miyoshi, "Unusual effects of Ti and C additions on structural and magnetic properties of Nd–Fe–B nanocomposite magnets in a B-rich and Nd-poor composition range" Journal of Magnetism and Magnetic Materials 281 (2004) 58–67

5) S. Hirosawa, H. Kanekiyo, Y. Shigemoto, K. Murakami, T. Miyoshi, Y. Shioya, "Solidification and crystallization behaviors of Fe₃B/Nd₂Fe₁₄B-based nanocomposite permanent-magnet alloys and influence of micro-alloyed Cu, Nb and Zr ",Journal of Magnetism and Magnetic Materials 239 (2002) 424–429

6) S. Hirosawa , Y. Shigemoto, T. Miyoshi, H. Kanekiyo, "Direct formation of $Fe_3B/Nd_2Fe_{14}B$ nanocomposite permanent magnets in rapid solidification ",Scripta Materialia 48 (2003) 839–844