



دانشگاه آزاد اسلامی

واحد تهران جنوب

دانشکده تحصیلات تکمیلی

سمینار برای دریافت درجه کارشناسی ارشد “*M.Sc*”

مهندسی مواد - شناسایی و انتخاب مواد مهندسی

عنوان :

بررسی ریز ساختار و خواص کششی کامپوزیت درجا $\text{Al-Mg}_2\text{Si}$

استاد راهنما :

نگارش:

فهرست مطالب

عنوان	صفحه
فهرست مطالب	۱
فهرست شکلها	۶
فهرست جداول	۹
چکیده	۱۰
مقدمه	۱۱
فصل اول: کلیات	۱۳
۱-۱ معرفی $Al-Mg_2Si$	۱۴
۲-۱ معرفی Al	۱۵
۳-۱ معرفی Mg_2Si	۱۶
۴-۱ دیاگرام فازی $Al-Mg_2Si$	۱۷
۵-۱ بررسی ریز ساختار	۱۹
۶-۱ انجماد کامپوزیت $Al-Mg_2Si$	۲۰
فصل دوم: اصلاح ریز ساختار	۲۴
۱-۲ اصلاح توسط افزودن Sr	۲۵
۱-۱-۲ مکانیزم اصلاح و یا بهسازی توسط Sr	۲۸
۲-۱-۲ تشکیل ذرات مکعبی در اصلاح توسط Sr	۲۸
۲-۲ بهسازی به وسیله عملیات فوق گداز مذاب	۳۰
۳-۲ اثر $mischmetal$ بر بهسازی ریز ساختار	۳۴

۳۵.....	ریز ساختار کامپوزیت های $Al-15Mg_2Si$ با افزودن MM (mischmetal)	۱-۳-۲
۴۱.....	ریز شدن ریزساختار $Al-15Mg_2Si$ به وسیله افزودن ترکیب نمک پوششی	۲-۳-۲
۴۱.....	اثر افزودن MM بر روی ذرات اولیه Mg_2Si	۳-۳-۲
۴۲.....	اثرات افزودن MM بر روی زمینه شبه یوتکتیک	۴-۳-۲
۴۴.....	اثر Si اضافی بر ریز ساختار	۴-۲
۴۶.....	تشکیل ذرات اولیه Mg_2Si در اصلاح به وسیله Si اضافی	۱-۴-۲
۴۹.....	تشکیل دانه های $\alpha-Al$ با وجود Si اضافی	۲-۴-۲
۵۰.....	بهسازی توسط سریم	۵-۲
۵۱.....	اصلاح به وسیله Li	۶-۲
۵۴.....	فصل سوم: خواص کششی	
۵۵.....	خواص کششی	۱-۳
۵۷.....	رفتار پلاستیک غیر یکنواخت	۲-۳
۵۹.....	حالت شکست	۳-۳
۵۹.....	به هم پیوستن ریزحفرات (Void Coalescence)	۴-۳
۶۰.....	شکست از نوع کلیواژ (Cleavage)	۵-۳
۶۰.....	شکست بین دانه‌ای (Intergranular)	۶-۳
۶۱.....	شکست و جدایش ذره ای ، Particle Decohesion و Particle Fracture	۷-۳
۶۷.....	تاثیر عیوب بر رفتار کششی	۸-۳
۶۹.....	فصل چهارم: منابع	
۷۰.....	منابع	۱-۴

فهرست شکلها

عنوان	صفحه
شکل ۱-۱ دیاگرام شبه دوتایی محاسبه شده $Al-Mg_2Si$	۱۷
شکل ۱-۲ دیاگرام سه تایی $Al-Mg-Si$	۱۸
شکل ۱-۳ مقطع عمودی نمودار سه تایی $Al-Mg-Si$ که بر روی خط چین قرار دارد [۱۱].....	۱۹
شکل ۱-۴ ریز ساختار کامپوزیت $Al-Mg_2Si$	۲۰
شکل ۱-۵ ذرات Mg_2Si توسط $\alpha-Al$ احاطه شده اند.....	۲۱
شکل ۱-۶ تاثیر سرعت سرد شدن بر ریز ساختار.....	۲۲
شکل ۲-۱ ریز ساختار Al/Mg_2Si با درصدهای مختلف Sr	۲۶
شکل ۲-۲ مورفولوژی ذرات Mg_2Si که از آلیاژ Al/Mg_2Si به وجود آمده است. (a) مورفولوژی دندردینی اصلاح نشده (b,c) مورفولوژی مکعبی اصلاح شده با افزودن ۰/۱۵ درصد وزنی Sr	۲۷
شکل ۲-۳ کریستال ریز $tetra-kaideca-hedron$ در کامپوزیت اصلاح شده با Sr همراه با $outline$ اکتاهدرال.....	۲۷
شکل ۲-۴ فرایند رشد ذرات Mg_2Si مکعبی.....	۳۰
شکل ۲-۵ ریز ساختار کامپوزیت $Mg_2Si/Al-Si-Cu$ با فوق گدازهای مختلف.....	۳۱
شکل ۲-۶ مورفولوژی های زمینه یوتکتیکی کامپوزیت $Mg_2Si/Al-Si-Cu$ در فوق گدازهای مختلف.....	۳۳
شکل ۲-۷ مورفولوژی SEM ذرات Mg_2Si اچ عمیق شده در فوق گدازهای (a) $720^{\circ}C$ (b) $1020^{\circ}C$	۳۴
شکل ۲-۸ مقایسه مورفولوژی کامپوزیت $Al-15\% Mg_2Si$ بدون اچ (a) بدون افزودن نمک (b) همراه با افزودن نمک.....	۳۵
شکل ۲-۹ تصویر SEM, back scatterd مورفولوژی کامپوزیت Al/Mg_2Si با مقادیر مختلف MM (a): ۰/۱ درصد وزنی (b) ۰/۵ درصد وزنی (c) ۰/۸ درصد وزنی (d) ۱/۲ درصد وزنی.....	۳۷

- شکل ۲- ۱۰ اندازه و کسر حجمی ذرات Mg_2Si اولیه بر حسب مقدار MM ۳۸
- شکل ۲- ۱۱ کسر حجمی $\alpha-Al$ در کامپوزیت بر حسب مقدار MM ۳۸
- شکل ۲- ۱۲ تصاویر SEM زمینه شبه یوتکتیک در کامپوزیت با مقادیر مختلف MM ۳۹
- شکل ۲- ۱۳ تصاویر SEM شبه یوتکتیک Mg_2Si بعد از از بین بردن زمینه $\alpha-Al$ در کامپوزیت حاوی (a) ۰/۱ درصد وزنی و (b) ۰/۸ درصد وزنی MM ۴۰
- شکل ۲- ۱۴ نتیجه آنالیز XRD کامپوزیت حاوی ۱/۲ درصد وزنی MM ۴۰
- شکل ۲- ۱۵ ریز ساختار کامپوزیت درجا $Al-15Mg_2Si$ با (a) ۰ درصد وزنی (b) ۲ درصد وزنی (c) ۵ درصد وزنی (d) ۸ درصد وزنی (e) ۱۲ درصد وزنی سیلیسیم اضافی ۴۵
- شکل ۲- ۱۶ توضیح شماتیک محل مقطع عمودی محاسبه شده سیستم سه تایی $Al-Mg-Si$ ۴۵
- شکل ۲- ۱۷ مقطع عمودی دیاگرام تعادلی سه تایی $Al-Mg-Si$ از $Al-15\%Mg_2Si$ تا Si ۴۶
- شکل ۲- ۱۸ ضریب واکنش محاسبه شده Mg و Si در مذاب Al بر حسب مقدار اضافی Si در مذاب ۴۸
- شکل ۲- ۱۹ توضیح شماتیک مسیر انجماد کامپوزیت $Al-Mg_2Si-Si$. دیاگرام کپی طرح لیکودوس است ۴۹
- شکل ۲- ۲۰ ریز ساختار آلیاژ با ۰ درصد Ce (a) با افزودن ۰/۴ Ce (b) ۵۱
- شکل ۲- ۲۱ (a) ساختار معمول $Al-15\%Mg_2Si$ (b) ریز ساختار بعد از افزودن ۰/۳ Li ۵۲
- شکل ۲- ۲۲ (a) تصویر SEM ذرات اولیه Mg_2Si که به وسیله یوتکتیک صفحه ای در آلیاژ اصلاح نشده احاطه شده اند (b) ذرات اولیه Mg_2Si که به وسیله یوتکتیک رشته ای در آلیاژ اصلاح شده با Li احاطه شده اند ۵۳
- شکل ۳- ۱ منحنی تنش کرنش مهندسی ۵۶
- شکل ۳- ۲ تصویر سطح شکست $Al-15\%Mg_2Si$ در بزرگنمایی پایین (a) پدیده (b) particle fracture ۶۳
- (c) particle decohesion ۶۳
- شکل ۳- ۳ مقایسه سطح شکست آلیاژ $Al-15\%Mg_2Si$ با افزودن مقادیر مختلف Si ، ۶۴

شکل ۳-۴ حضور ترک های ثانویه در ساختار یوتکتیک تیغه ای..... ۶۴

شکل ۳-۵ شکل کلی سطح شکست در آلیاژ هایپر یوتکتیک $Al-20\%Si$ ۶۶

شکل ۳-۶ حفره انقباضی همراه با فیلم اکسیدی..... ۶۸

فهرست جدولها

عنوان	صفحه
جدول ۱- ۱ مقایسه بین سیستم $Al-Si$ و $Al-Mg_2Si$	۱۴
جدول ۱- ۲ خواص فیزیکی و مکانیکی Mg_2Si و Si	۱۷
جدول ۲- ۱ فاصله میانگین بین لایه ای (λ) و فیبری و اندازه سلول در زمینه شبه یوتکتیک Al/Mg_2Si با مقادیر مختلف MM	۳۹
جدول ۳- ۱ تغییرات در استحکام کششی سه آلیاژ های پر یوتکتیک $Al-Mg_2Si$ پس از بهسازی	۵۷
جدول ۳- ۲ نتایج خواص کششی آلیاژ $Al-15\%Mg_2Si$ با افزودن Si در مقایسه با آلیاژهای Thixoformed و آلیاژهای سریع منجمد شده و اکستروود شده Mg/Mg_2Si	۵۸

چکیده:

کامپوزیتهای درجا نوعی از کامپوزیت ها هستند که فاز تقویت کننده به صورت همزمان با فاز زمینه در حین انجماد به وجود می آید. یکی از انواع این کامپوزیتهای، کامپوزیت $\text{Al-Mg}_2\text{Si}$ می باشد. ریز ساختار As-Cast این کامپوزیت بسیار درشت می باشد که باعث افت خواص مکانیکی می شود. برای اصلاح این ریز ساختار روشهای مختلفی مورد استفاده قرار گرفته که می توان به افزودن عناصر trace به مذاب، اعمال فوق گداز، سرعت سرمایش و غیره اشاره نمود. در این سمینار افزودن عناصر Trace مانند Sr، Ce و غیره و اعمال فوق گداز و اثرشان بر ریز ساختار مورد بحث قرار گرفته و همچنین خواص مکانیکی و مکانیزم شکست در این کامپوزیت مورد بررسی واقع شده است.

مقدمه:

فلزات مواد مهندسی بسیار گسترده ای هستند. مواد فلزی محدوده وسیعی از خواص مورد نظر از طریق آلیاژسازی و فرایند های ترمومکانیکال را می توانند در برگیرند. گسترش به کار گیری ترکیبات کامپوزیتی فلزی با توجه به خواصی است که فلزات به تنهایی نمی توانند داشته باشند. بنابراین کامپوزیتهای مناسب از افزودن تقویت کننده هایی به فلز برای دستیابی به سفتی (stiffness) ویژه به همراه مقاومت به خستگی و سایش بهتر و یا استحکام ویژه به همراه خواص حرارتی (کاهش ضریب انبساط حرارتی و هدایت) به دست می آیند. فلزات مختلفی در ساخت MMC ها به عنوان فلز پایه مورد استفاده قرار می گیرند، یکی از این فلزات Al می باشند. محدوده وسیعی از آلیاژهای Al در شکلهای مختلف برای ساخت MMC ها مورد استفاده قرار می گیرند. چگالی آلیاژهای Al نزدیک Al خالص است (تقریباً 2698 kg/m^3) و Al خالص در دمای 660°C ذوب می شود. این دمای ذوب نسبتاً پایین، در مقایسه با زمینه های فلزی مورد استفاده دیگر، ساخت MMC های زمینه Al را در استفاده از روشهای ساخت حالت جامد مانند متالورژی پودر و روشهای ریخته گری تسهیل می کند. آلیاژهای Al-Si در بین آلیاژهای ریخته گری دیگر Al برجسته ترند. زیرا آنها سیالیت بالاتری داشته و برای شکلهای پیچیده و مقاطع نازک مناسب هستند. بنابراین سیالیت یک فاکتور مهم در انتخاب زمینه کامپوزیتی است که قابلیت ریخته گری دارد. تقویت کننده ها را می توان به دو گروه تقسیم بندی نمود، ذرات (particle) و الیاف (fibers) [۲]. اخیراً کامپوزیتهایی با تقویت کننده های ذره ای (PMMC) به شدت مورد توجه قرار گرفته اند که دارای قیمت نسبتاً پایین و خواص ایزوتروپیک حجمی می باشند. از میان روشهای متعدد فرایندهای ساخت PMMC ها فرایند درجا (insitu) سیستمی از نظر ترمودینامیکی پایدار، به وسیله جوانه زنی و رشد درجا فاز تقویت کننده از زمینه مادر به وجود می آورد [۱].

نقش تقویت کننده ها با توجه به نوع آنها متفاوت است. در MMC های تقویت شده توسط ذرات ویسکرز، زمینه جز مهم برای تحمل نیروی اعمال شده (load bearing) می باشد. نقش تقویت کننده، استحکام دادن و افزایش سفتی (stiffen) کامپوزیت به وسیله جلوگیری از تغییر فرم زمینه از طریق قیود مکانیکی است. این مهار کردن تابعی از نسبت فاصله به قطر ذرات می باشد [۲].

توجه بیش از حد به PMMC درجا به خاطر فصل مشترک پایدار، ترکیب فوق العاده خواص مکانیکی مختلف و قیمت پایین آن می باشد [۱]. یکی از مهمترین این نوع کامپوزیتها، کامپوزیت درجا $Al-Mg_2Si$ می باشد.

از نظر خواص و رفتار انجمادی تشابه های بسیاری بین Mg_2Si و Si و همچنین بین سیستمهای $Al-Si$ و $Al-Mg_2Si$ وجود دارد.

قابل توجه است که کامپوزیت های تولید شده به روش ریخته گری دارای شکل پذیری پایین می باشند که دلیل آن بزرگ بودن ذرات اولیه Mg_2Si و زمینه یوتکتیکی ترد است. برای اصلاح رفتار مکانیکی این نوع کامپوزیتها، روشهایی مورد استفاده قرار می گیرد که در ادامه به آنها اشاره خواهد شد [۱].