



# بررسی خواص مکانیکی کامپوزیت Al/Nano-MgO تولید شده توسط روش گردابی

محمد امین باغچهسرا\*۱۰، حسین عبدیزاده و حمیدرضا بهاروندی آ

۱- دانشکده مهندسی مواد و متالورژی، دانشگاه آزاد اسلامی واحد مسجد سلیمان
 ۲- دانشکده مهندسی مواد و متالورژی، پردیس دانشکدههای فنی، دانشگاه تهران
 ۳- دانشگاه صنعتی مالک اشتر

تاريخ ثبت اوليه: ١٣٩٢/٠٤/١٧، تاريخ دريافت نسخه اصلاح شده: ١٣٩٢/٠٧/١٢، تاريخ پذيرش قطعي: ١٣٩٢/٠٨/٢٩

#### چکیدہ

در این پژوهش خواص مکانیکی کامپوزیت Al/Nano-MgO که از روش گردابی تهیه شده، مورد بررسی قرار گرفته است. نانوذرات MgO به قطر ۸۰-۶۰ نانومتر با استفاده از این روش به آلیاژ Al-356 مذاب افزوده گردید و پس از همزدن، مخلوط مذاب حاصله در قالب فلـزی ریخته گری شد. تاثیر پارامترهای درصد حجمی نانوذرات MgO شامل ۱/۵، ۲/۵ و ۵ درصد در دماهای مختلف ذوبریـزی شامل ۸۰۰، ۸۵۰ و ۲° ۵۵۰، بر خواص مکانیکی کامپوزیت تولید شده طی ۹ حالت متفاوت مورد بررسی قرار گرفت. نتایج حاصله، نشان دهنده افزایش خواص مکانیکی نمونه ها به مقدار قابل ملاحظهای می اشد. همچنین بالاترین استحکام فشاری و سختی در نمونه هایی بـه ترتیب ۱/۵ و ۵ درصد حجمی MgO و دمای بارریزی ۲° ۸۵۰ بدست آمد که معادل ۸۹۶ مگاپاسکال و ۲۳ برینل می باشند.

*واژههای کلیدی*: کامپوزیت Al/Nano-MgO، روش گردابی، آلیاژ Al-356، استحکام فشاری، سختی.

### ۱– مقدمه

در کامپوزیتها دو جزء زمینه و تقویت کننده وجود دارد. فاز زمینه میتواند از جنس پلیمر، فلز یا سرامیک باشد و فاز دوم به شکلهای پیوسته و ناپیوسته تقسیمبندی میشود. فاز دوم پیوسته اصولا به دو دسته لایهای و الیافی یا میلهای بوده و فاز دوم ناپیوسته به صورتهای الیاف کوتاه، ویسکرها و ذرات میباشند.

کیفیت توزیع ذرات تقویت کننده اهمیت زیادی در خواص کامپوزیتها دارد. اگر چـه فرآینـدهای تکمیلـی سـاخت، همچون اکستروژن، که بر روی کامپوزیت انجام میشود بر روی توزیـع ذرات مـوثر اسـت ولـی یکنـواختی ذرات در شمش ریختگـی اولیـه اثـر مسـتقیم در یکنـواختی ذرات

قطعه نهایی خواهد داشت [۵-۱]. تکنیک ریخته گری اختلاطی یا روش گردابی برای تولید کامپوزیتهای زمینه فلزی توسعه زیادی پیدا کرده است و این روش برای تولید بسیاری از اجزایی که کاربرد مهندسی دارند بکار میرود، زیرا این روش ساده و اقتصادی و انعطاف پذیری زیادی دارد [۲].

هدف از ساخت مواد کامپوزیتی زمینه فلزی با استفاده از ذرات سرامیکی، ترکیب خواص مطلوب فلزات و سرامیکها بوده است. افزودن ذرات دیرگداز سخت با مدول کشسان بالا به زمینه فلزی انعطاف پذیر، مادهای را نتیجه میدهد که خواصی بینابین ذرات سرامیکی و آلیاژ فلزی زمینه دارد. فلزات معمولا ترکیب مناسبی از خواصی چون استحکام، انعطاف پذیری و مقاومت در دمای بالا را دارا

<sup>&</sup>lt;sup>\*</sup> **عهدهدار مکاتبات:** محمد امین باغچهسرا

**نشانی**: خوزستان، مسجد سلیمان، سه راهی سد شهید عباسپور، دانشگاه آزاد اسلامی واحد مسجد سلیمان

تلفن: ۰۶۸۱-۳۳۳۰۰۹۱، دورنگار: ۳۳۳۰۰۹۳-۰۶۸۱، پست الکترونیکی: amsara2000@Gmail.com

هستند ولی در برخی موارد نیز استحکام کمی دارند، در حالی که سرامیکها سخت و ترد میباشند [۶،۷]. تاکنون تحقیقات وسیعی در زمینه ساخت کامپوزیتهای تقویت شده با ذرات فاز ثانویه، انجام شده است. کامپوزیتهای با ذرات تقویت کننده از فازهای SiC [۲۰–۸]، ۲iB [۵۱]، نفرات تقویت کننده از فازهای SiC [۲۰–۸]، ۲iB [۵۱]، میور [۳۲] و AL [۲۱،۲۱]، به روشهای متالورژی پودر [۳۳] و یا ریخته گری [۲۴] تهیه شدهاند. از مشکلات موجود در حین فرآیند ریخته گری، می توان اختلاف موجود در حین فرآیند ریخته گری، می توان اختلاف سرامیکی (که موجب سرباره شدن یا تهنشینی ذرات سرامیکی توسط AI مذاب را نام برد. منیزیا مادهای با خواص دیر گدازی مطلوب است که دمای ذوب آن در حدود C میباشد [۲۵].

همچنین دارای خواص مناسبی از قبیل پایداری در برابر شوکهای حرارتی، نقطه ذوب بالا، هدایت حرارتی پایین و پایداری ترمودینامیکی بالا میباشد. دانسیته منیزیا ۹۱۰ مدول یانگ GPa و سختی آن ۹۱۰ ویکرز میباشد [۲۶]. منیزیا ماده معدنی سفید رنگ جامدی است که دارای شبکه کریستالی FCC با ثابت شبکه Å ۲۲۱۲ مات [۲۶].

کامپوزیتهای Al/Nano-MgO بدلیل دارا بودن خواص مطلوبی نظیر استحکام، چقرمگی و حفظ این خواص در دماهای بالا، در صنایع خاصی همچون هوافضا مورد توجه ویژه قرار گرفتهاند. با این وجود همانطور که گفته شد، یکی از مشکلات ساخت این کامپوزیتها، ترشوندگی نامناسب منیزیا در مذاب آلومینیم میباشد که محدودیتهایی در ساخت اینگونه کامپوزیتها ایجاد مینماید [۲۰–۲۷].

در تحقیق حاضر، به منظور تولید کامپوزیتی با خواص مناسب، از مقادیر بهینه فاکتورهای موثر همچون زمان همزدن، تعداد دور همزن، زاویه همزن و رعایت سایر شرایط با توجه به تجربیات قبلی مستخرج از مراجع، استفاده شده و تاثیر پارامترهای دما و درصد حجمی ذرات تقویت کننده Mano-MgO بر خواص مکانیکی کامپوزیت تولیدی بررسی گردید. در این راستا استحکام فشاری، سختی و همچنین دانسیته کامپوزیتها با توجه به نتایج

حاصله از آزمایش نمونههای تولیدی مورد پژوهش قرار گرفته است. لازم به توضیح است که استفاده از ذرات منیزیا، بدون اعمال پوشش و با بکارگیری روش نوین فویل آلومینیوم بوده است. از سوی دیگر، استفاده از ذرات منیزیا با قطر نانو که میتوانند به مراتب خواص بهتری را در مقابل ذرات با قطر میکرون در کامپوزیت ایجاد کنند، نشان دهنده نوآوریهای تحقیق حاضر میباشد.

### ۲- فعالیتهای تجربی

مواد اولیه اصلی مورد استفاده در این تحقیق به شـرح زیـر میباشند:

از آلیاژ AI-356 به عنوان زمینه فلزی کامپوزیتها استفاده شد. شمشهای این آلیاژ از شرکت تولیدی صنعتی کیان آلیاژ کاشان تهیه شد. جدول ۱ ترکیب شیمیایی این آلیاژ را که توسط شرکت مذکور در اختیار قرار گرفت را نشان میدهد.

جدول ۱: ترکیب شیمیایی آلیاژ Al-356.

%Al	%Ni	%Mg	%Si	%Zn
۹١/٧٣	•/•۵	• /۳۸	۷/۲۳	•/•۵
%Cu	%Fe	%Mn	%Ti	-
•/١٨	٠/٣٢	• / • ۲	•/• ١	-

نانوذرات MgO به عنوان ماده تقویت کننده در این پژوهش مورد استفاده قرار گرفت. ابعاد این پودر در حدود ۸۰-۸۰ نانومتر بوده و به روش سنتز شیمیایی تهیه شده است. به منظور تهیه مخلوط مذاب، از کریولیت به عنوان کمک ذوب استفاده شد. هدف اصلی از افزودن کریولیت به مذاب، بیرون کشیدن سرباره و ناخالصیهای مذاب، کاهش کشش سطحی مذاب (که باعث غوطهوری ذرات منیزیا با وجود دانسیته بالای آنها می شود) و نهایتا جلوگیری از اکسیداسیون سطحی مذاب آلومینیوم، میباشد. خلوص این پودر ۹۹٪ و اندازه ذرات آن حدود mm ۱ بود که پس این پودر ما۲۶ میباشد. کریولیت مورد استفاده در این این پودر ما۲۶ میباشد. کریولیت مورد استفاده در این تحقیق از شرکت ایرالکو تهیه گردید.

سیستم ریخته گری از سه بخش اصلی کوره، همزن و قالب تشکیل شده است. برای ذوب کردن شمش های آلومینیم

از کوره با این سیستم استفاده شد. درب کوره در قسمت فوقانی به گونهای طراحی شد که با باز کردن آن امکان ورود همزن به داخل مذاب فراهم شود. در کنار کوره، یک سیستم همزن طراحی و نصب گردید تا عمل همزدن مخلوط مذاب را انجام دهد (شکل ۱). پروانه این همزن از جنس گرافیت بوده و به صورت پرههای توربینی با زاویه ۴۵ درجه ساخته شد. قالب ریخته گری از جنس فولاد و به صورت مکعب مستطیل بوده که از پنج قطعه قابل اتصال به همراه یک قطعه نگهدارنده در کف تشکیل میشود. این قالب فولادی برای تهیه ۸ نمونه استوانهای به ارتفاع ۱۵۰ mm و قطر ۱۵ ۱۸ در هر ذوبریزی طراحی مونههای کامپوزیتی ساخته شده در این تحقیق، آزمایشهایی انجام شد که در زیر به تجهیزات مربوط به هر یک اشاره میشود.

برای تعیین استحکام فشاری نمونههای کامپوزیتی بر اساس استاندارد ASTM E9 از دستگاه تست ساخت شرکت Instron انگلستان مدل ۱۹۹۵ استفاده شد [۳۱]. برای تعیین سختی برینل نمونههای کامپوزیتی از دستگاه سختیسنجی ساخت شرکت Eseway انگلستان مدل T/A mm با بار DVRB-M و قطر ساچمه T/A mm استفاده شد. در نهایت سیستم دانسیته سنجی متشکل از یک ترازوی Sartorius جهت تعیین دانسیته نمونههای ۹ حالت تهیه شده، مورد استفاده قرار گرفت.



شکل ۱: سیستم ریختهگری ساخته شده در این پژوهش.



شکل ۲: تصویر قالب ساخته شده در این پژوهش.

به منظور ساخت کامپوزیتها، در ابتدا مقدار لازم پودر منيزيا با انجام محاسبات مربوط منسبت به وزن شمش آلومینیم مصرفی در هر مرحله و در مقادیر حجمی ۱/۵، ۲/۵ و ۵٪ تعیین و توزین شد. در هر ذوب مقدار ۱۰ تا ۱۵ گرم کریولیت به عنوان کمک ذوب برای محافظت از سطح مذاب در مقابل اکسیداسیون اضافه شد. پس از ذوب کامل Al، کریولیت اضافه شده توسط یک همزن گرافیتی دستی همزده شد. پودر Nano-MgO درون فویلهای بسیار نازک و کوچک آلومینیمی قرار داده شده و به آرامی به مذاب اضافه گردید. همزن گرافیتی نیز به گونهای درون کوره و بوته قرار گرفت که فاصله آن تا کف بوته یک سوم ارتفاع کل ہوتے باشد. با مطالعہ گزارش ہای ساخت دیگر کامپوزیتهای ذرهای به روش گردابی و بررسی مدت زمان و سرعت همزدن در آنها و همچنین با در نظر گرفتن فاکتورهای مهم و موثر همچون ریز بودن ذرات منیزیا، زمان همزدن ۱۳ دقیقه و سرعت همزن ۴۲۰ rpm در نظر گرفته شد. علت انتخاب دمای C° ۸۰۰، بدلیل دمای اخـتلاط مناسب نانوذرات منيزيا در آلومينيوم مـذاب (در حد °C ۲۵۰ بالای نقطه ذوب فلز) و برخوردار بودن مخلوط کامپوزیتی از سیلان کافی در حین ریخت ه گری و پر کردن کامل قالب میباشد. همچنین برای بررسی اثر دما بر بهبود خواص، بار ریزی در دو دمای ۸۵۰ و °C ۱۹۵۰ نیز انجام شد. پس از همزدن، مذاب داخل بوته به درون قالب ریخته شده و کامپوزیت تولید گردید. در

مجموع، هرکدام از سـه درصـد حجمـی (۱/۵، ۲/۵ و ۵٪) منیزیـا در سـه دمـای متفـاوت ۸۰۰، ۸۵۰ و C° ۹۵۰ ذوبریزی شده و از هر حالت ۸ نمونه تهیه گردید.

## ۳- نتایج و بحث

۳–۱– بررسی نتایج آزمایش پراش اشعه ایکس به منظور بررسی فازهای تشکیل شده در نمونههای کامپوزیتی ساخته شده، از نمودارهای پراش اشعه X استفاده گردید که نشان دهنده شدت بر حسب زاویه پراش میباشد. از بین نمودارهای پراش اشعه X، ۹ حالت نمونه کامپوزیت ریخته گری شده، حالت حد وسط یعنی استفاده از پودر منیزیا در C° ۸۵۸ و ۲/۸٪ حجمی، به همراه تحلیل نتایج و بررسی فازهای موجود آورده شده است.





با بررسی نمودار پراش اشعه X که در شکل ۳ آورده شده است، ملاحظه میشود که به راحتی و بدون هیچگونه پوشش و عملیات حرارتی ذرات سرامیکی، پیکهای مربوطه آشکار شده و میتوان از وجود فاز منیزیا در ساختار اطمینان کامل حاصل نمود. در بررسی صورت گرفته از عکسهای میکروسکوپ الکترونی نمونههای تولیدی علاوه بر اثبات این موضوع، به بررسی توزیع مناسب ذرات فاز دوم با وجود اندازه فوق العاده کوچک این ذرات پرداخته خواهد شد. همانطور که مشاهده میشود به غیر از آلومینیم و سیلیسیم که عناصر اصلی تشکیل دهنده آلیاژ آلومینیم A356 هستند و منیزیا که به عنوان

فاز تقویت کننده بکار رفته است، در این ساختار اثری از حضور فازهای دیگر که امکان دارد در اثر واکنشهای مخرب بوجود آید، نیست. بواسطه یکی بودن، از لحاظ پایهای تمام نمودارهای پراش اشعه X مربوط به ۹ حالت، با ذکر این موضوع که در سایر نمونهها هم دقیقا همین پیکها موجود است با این تفاوت که با تغییر درصد حجمی، شدت پیکها هم اندکی کم و زیاد می شود، تنها به آوردن نمودار پراش اشعه X نمونه حد وسط (چه از لحاظ دمایی و چه از لحاظ درصد حجمی) بسنده شده است.

# ۲−۳- بررسی تصاویر میکروسکوپ الکترونی ۲−۳- نمونههای ریختهگری شده در ℃ ۸۵۰

بطور کلی نحوه توزیع ذرات تقویت کننده در آلیاژ زمینه یکی از مشکلات موجود در تولید کامپوزیتها به روش ریخته گری گردایی است. شکل ۴ تصاویر میکروسکوپ الكتروني تهيه شده از نمونه هاى كامپوزيت ريخته گرى شده در دمای C° ۸۵۰ (به عنوان دمای بهینه) و درصدهای حجمی ۱/۵، ۲/۵ و ۵ میباشد، که نشان دهنده چگونگی پراکندگی ذرات تقویت کننده پودر منیزیا در زمينه آلياژ آلومينيم A356 مي، اشد. همانطور كه ديده می شود ذرات منیزیا در زمینه به خوبی پخش گردیده اند و تجمع چندانی از این ذرات در کنار هم دیده نمی شود. این امر را می توان به عواملی نظیر سرعت و زمان همزدن مناسب نسبت داد. بطور كلي، افزايش زمان و سرعت همزدن مخلوط كامپوزيتي متشكل از ألياژ ألومينيم و ذرات، منجر به توزیع بهتر ذرات در زمینه خواهد شد. از سویی دیگر، استفاده از این دما برای تولید این کامپوزیت مزايايي همچون بهبود ترشوندگي، افزايش سياليت مخلوط مذاب کامپوزیتی که تا حدودی منجر به توزیع بهتر ذرات سرامیکی و تسهیل در انجام ذوب ریزی مخلوط مذاب می گردد، را دارا است. در این پژوهش سرعت و زمان همزدن مخلوط کامپوزیتی به ترتیب ۴۲۰ rpm و ۱۳ دقیقه بود که باعث شد توزیعی همگن و قابل قبول از ذرات تقويت كننده منيزيا در زمينه آلياژ آلومينيم A356 بدست آید. از طرفی همانطور که در شکل ۴ مشاهده می شود، افزایش درصد حجمی فاز تقویت کننده باعث

تجمع ذرات در کنار هم نشده و توزیـع ذرات یکنواخـت و قابل قبول است.



شکل ۴: تصویر SEM از نحوه توزیع ذرات منیزیا در زمینه آلیاژ آلومینیم Al356 برای نمونههای ریختهگری شده در دمای C۰ ۸۵۰ و درصدهای حجمی، الف) ۱/۵، ب) ۲/۵ و ج) ۵.

علاوه بر مطالب ذکر شده فوق، با استفاده از شکل ۵ که با بزرگنمایی کوچکتری تهیه شده است.



مطالب تکمیلی از دید دیگری در ارتباط با نحوه توزیع ذرات فاز تقویت کننده و همچنین عناصر آلیاژی در آلیاژ زمینه، قابل برداشت خواهند بود. در حین بررسی نمونهها، آنچه در ابتدا به وضوح جلب نظر مینماید، ذرات منیزیا هستند که بطور پراکنده و به رنگ سفید (بدلیل عدد اتمی بالاتر، روشنتر هستند)، در زمینه خاکستری آلومینیم ديده مىشود. هدف از تهيه تصاوير ميكروسكوپ الكتروني روبشی در این نمونهها، بررسی نحوه توزیع منیزیا در آلومینیم بوده است. با نگاهی دقیقتر در برخی مناطق می توان بوجود آگلومره در نقاطی پی برد که این موضوع در فرآیند ریخته گری با اندازه ذرات بسیار ریز (در حد نانو)، اجتنابنایدیر است. بطور کلی وقتی که فصل مشترک جامد- مایع حرکت میکند، ذره متحرک خارجی یا محبوس می گردد و یا پس زده می شود. در کامپوزیت هایی که در این تحقیق مورد بررسی قرار گرفتهاند، ذرات در آخرین منطقه انجمادی توسط زمینه، محبوس شدهاند. به علت اینکه a-Al بر روی ذرات فاز ثانویه جوانهزنی نکرده است، ذرات در آخرین مراحل انجماد محبوس شدهاند. چون دیوار مهای قالب سردتر از مذاب و ذرات تقویت کننده در وسط قالب است، انجماد از دیواره قالب آغاز می شود و به سمت مرکز قالب پیشرفت میکند. در مورد عناصر آلیاژی همچون سیلیسیم در این آلیاژ، فرآیند پس زده شدن عناصر آلیاژی در حین انجماد هم دقیقا از حالت فوق تبعیت می کند. بطوریکه نهایتا در مرزدانهها، مناطق بین دندریتی و یا پایانی انجماد، تجمعی از ذرات منيزيا و يوتكتيك سيليسيم-آلومينيوم (فاز غني از سیلیسیم) وجود خواهد داشت.

۳-۳- بررسی نتایج آزمایش دانسیتهسنجی

شکل ۶۰ مقادیر دانسیته تئوری محاسبه شده برای نمونهها به همراه دانسیتههای تجربی بدست آمده توسط روش ارشمیدس برای هر کدام از نمونهها را نشان میدهد. در حقیقت در این نمودار دانسیته تجربی نمونههای کامپوزیتی ریخته گری شده در هر دما در کنار دانسیته تئوری محاسبه شده با استفاده از قانون مخلوطها رسم شده است. همانطور که ملاحظه میشود تغییرات چندانی بین دانسیته تجربی و تئوری نمونهها مشاهده نمیشود و

نتایج بدست آمده از اندازه گیری دانسیته تجربی نمونـههـا تطابق خوبی با محاسبات تئوری دارد.



شکل ۶: نمودار مقایسهای تغییرات دانسیته تئوری و تجربی نمونههای کامپوزیتی ریختهگری شده در دماهای ۸۰۰، ۸۵۰ و ° ۵۵ ۹۹ حاوی ۱/۵ تا ۵٪ حجمی از ذرات تقویت کننده منیزیا.

همچنین همانگونه که دیده میشود افزایش دمای ریخته گری تغییری چندانی در مقدار چگالی نمونههای كامپوزيتي ايجاد نكرده است. اين مطلب با توجه به قانون مخلوطها نیز قابل پیشبینی است، چرا که در این رابط ه اثری از دما دیده نمی شود. طبق نتایج حاصله، در حالت کلی، دمای C°۸۵۰ یک دمای بهینه میباشد، زیـرا کـه در این حالت با افزایش درصد حجمی، میزان دانسیته هم افزایش می یابد و این نتیجه به معنای انطباق حالت عملی با حالت تئوری (قانون مخلوطها) میباشد. در قانون مخلوطها با افزایش درصد حجمی فاز دوم، دانسیته کلی افزایش مییابد. شکل ۷ نتایج دانسیتهسنجی را در درصدهای حجمی مختلف و با دماهای متفاوت، مقایسه می کند. با توجه به این شکل در کلیه دماها از ۱/۵ به ۲/۵ درصد حجمی منیزیا، افزایش نسبی نتایج دانسیته دیده می شود که این موضوع حضور ذرات منیزیا و افزایش دانسیته با افزایش درصد حجمی این فاز را تایید میکند. در نمونههای حاوی ۵ درصد حجمی از ماده تقویت کننده منیزیا نسبت به درصدهای حجمی کمتر، افزایش چشمگیر درصد حجمی فاز تقویت کننده مشاهده شد. سیر نزولی دانسیته در این حالت به معنای افزایش تخلخل در اثر افزایش درصد حجمی میباشد. لازم به ذکر است که در ماکزیمم درصد حجمی یعنی ۵ درصد، بدلیل افزایش گرانروی یا ویسکوزیته مذاب، افزایش حجم گازهای محبوس شده و سخت شدن شرایط جهت فرار گازها از

داخل مذاب بوجود میآید که در نهایت به افزایش تخلخل و کاهش دانسیته کمک خواهد کرد. از طرفی دیگر افزایش بیش از حد دما به دمای ۵°۹۵۰ و به دنبال آن، افزایش سیالیت مذاب و تلاطم آن باعث افزایش تخلخل و کاهش دانسیته میشود. در دمای ۵°۸۵۸ این روند بطور کامل صعودی بوده که بدلیل غلبه اثر مثبت افزایش درصد حجمی و حضور ذرات منیزیا بر اثر منفی افزایش دما میباشد که در نهایت باعث افزایش دانسیته میشود.



همانطوری که اشاره شد، دو عامل دما و درصد حجمی، بطور جداگانه یا توام با افزایش خود، میتوانند باعث بروز عیوبی شوند که این عیوب خود را در قالب کاهش دانسیته در دماهای ۸۰۰ و ۲۰۵۵ نشان داد ولی در دمای ک<sup>°</sup> ۸۵۰ به عنوان حد وسط و اپتیمم دما و با توجه به توضیحات داده شده، روند صعودی و افزایش دانسیته حاصل شد.

### ۳-۴- بررسی نتایج آزمایش فشار

شکل ۸ نیز نمودار تغییرات استحکام فشاری نمونههای تولید شده را نسبت به آلیاژ زمینه تقویت نشده نشان میدهد. همانطوریکه در شکل ۸ ملاحظه میشود، در دمای ۲° ۸۰۰ با افزایش درصد حجمی فاز تقویت کننده از ۱/۵ به ۲/۵ و ۵ درصد، استحکام فشاری نیز روندی رو به رشد از خود نشان میدهد که این امری طبیعی و قابل انتظار است. با توجه به مطلب ذکر شده، میتوان چنین بیان نمود که در این دمای ریخته گری آلیاژ زمینه و ذرات فاز تقویت کننده به خوبی باهم مخلوط شدهاند و

نتیجه آن افزایش استحکام فشاری نمونههای تولید شده است. در حقیقت دلیل اصلی افزایش استحکام از نمونههای صفر به ۵٪ را می توان به افزایش دانسیته نابجاییها نسبت داد. ذرات سرامیکی فاز دوم به عنوان موانعی بر سر راه نابجاییها محسوب میشوند. در اثر اعمال تنش، نابجاییها به حرکت در آمده و توقف آنها در پشت نانوذرات سرامیکی منیزیا در تنشهایی کمتر از تنشهای لازم جهت تامین انرژی مربوطه برای عبور نابجاییها از موانع، باعث تجمع و افزایش دانسیته نابجاییها که به افزایش استحکام كامپوزيت مىانجامد، شده است. طبيعتا، پديده تجمع و افزایش دانسیته نابجاییها با افزایش درصد حجمی فاز دوم و به دنبال آن، کاهش فاصله ذرات از هم تشدید می گـردد، زیرا موانع موجود در مسیر حرکت نابجاییها بیشتر شده و در نتیجه، تنش لازم برای عبور نابجایی ها از ذرات منیزیا افزوده می شود. بطور کلی زمانی که نمونه ها تحت کار مکانیکی قرار می گیرند، افزایش کار سختی در اثر ممانعت نانوذرات منیزیا از تغییر شکل پلاستیک زمینه و همچنین تجمع نابجایی ها پشت نانوذرات منیزیا و به دنبال آن تمرکز تنش در ذرات فاز دوم، به عنوان عاملی موثر در استحكام بخشى اين كامپوزيت مىباشد. ضريب انبساط حرارتی (Cofficient of Thermal Expansion) فلـزات خیلی بیشتر از سرامیکهاست و این به معنای اختلاف زیاد انقباضی و انبساطی بین فلز و سرامیک است [۳۴-۳۲]. در هنگام سرد شدن و انقباض، تنشهای فشاری ايجاد مي شود.



شکل ۸: نمودار تغییرات استحکام فشاری نمونههای کامپوزیتی ریختهگری شده در دماهای ۸۰۰، ۸۵۰ و C° ۹۵۰ حاوی صفر تا ۵٪ حجمی از ذرات تقویت کننده منیزیا.

اگر اختلاف CTE کم باشد، دانسیته نابجاییها کم می شود که باعث عدم ایجاد مکانیزم استحکام بخشی می گردد. اگر اختلاف CTE خیلی زیاد باشد، امکان بروز ترک وجود دارد. ضریب انبساط حرارتی آلومینیوم <sup>1-</sup>C<sup>o ۶-</sup>۰۱×۵/۱۲ و منیزیا <sup>1-</sup>C<sup>o ۶-</sup>۰۱×۱۴/۴۵ می باشد [۳۵]. همین اختلاف هم از عوامل موثر دیگری در افزایش دانسیته نابجایی ها می باشد که استحکامدهی در نمونه های کامپوزیتی را در پی داشته است [۳۲–۳۲].

همچنین در دو دمای ریخته گری ۸۵۰ و 2° ۹۵۰، با افزایش درصد حجمی فاز تقویت کننده، استحکام فشاری کاهش مییابد که میتواند ناشی از جذب گاز بیشتر در این دماها باشد. حفرههای گازی یکی از عیوب متداول در فرآیندهای ریخته گری هستند که محل مناسبی برای رشد ترکها میباشند. بنابراین حضور و عدم توزیع یکنواخت این حفرهها منجر به کاهش استحکام فشاری نمونههای تهیه میشود. بیشترین استحکام فشاری در بین نمونههای تهیه شده برای نمونه ریخته گری شده در دمای 2° ۸۵۰ حاوی ۸/۱ درصد حجمی از ذرات تقویت کننده منیزیا، بدست آمد و مقدار آن حدود ۱۸۵ مگاپاسکال بالاتر از استحکام فشاری آلیاژ زمینه تقویت نشده است.

# ۳-۵- بررسی نتایج آزمایش سختی

شکل ۹ نیز نمودار سختی نمونههای ریخته گری شده در دماهای ۸۰۰، ۸۵۰ و 2° ۹۵۰ و درصدهای حجمای مختلف از منیزیا را نشان می دهند. از آنجا که منیزیا سختی بسیار بالاتری در مقایسه با آلومینیم دارد، این افزایش سختی را میتوان به حضور ذرات منیزیا نسبت داد. از اینرو، نمودار مربوطه حاکی از وابستگی سختی نمونهها به درصد حجمای فاز تقویت کننده و شرایط ریخته گری نمونهها است. همانطور که دیده می شود در دمای ریخته گری 2° ۸۰۰ با افزایش درصد حجمای فاز تقویت کننده از ۱/۵ به ۲/۵، سختی افزایش مییابد اما با بیشتر شدن مقدار فاز تقویت کننده به ۵ درصد حجمای عدد سختی اندکی کاهش داشته است.

این روند برای نمونـههـای ریختـهگـری شـده در دماهـای C° ۹۵۰ نیز مشاهده مـیشـود، امـا در دمـای C° ۸۵۰ بـا افزایش درصد حجمی فاز تقویت کننده از ۲/۵ به ۵، رونـد

صعودی عدد سختی ادامه پیدا میکند. این روند افزایشی در سختی با بالا رفتن درصد حجمی فاز تقویت کننده مطابق با قانون مخلـوطهـا اسـت. امـا در ارتبـاط بـا رونـد کاهشی در سختی کامپوزیتها با ۵٪ حجمی ذرات منیزیا، می توان نتیجه گرفت که افزودن بیشتر منیزیا باعث افزایش تخلخل گردیده است. در حقیقت همانطور که در قسمتهای قبلی هم در مورد عوامل افزاینده و کاهنده خواص مکانیکی بحث شد، در اینجا هم علیرغم افزایش درصد حجمي ذرات منيزيا كه عامل اصلى ايجاد سختي میباشد، افزایش عامل کاهنده سختی یعنی تخلخل نیز بروز می کند، بویژه که این امر با افزایش دما هم شدت بیشتری در جهت کاهش سختی خواهد داشت. با توجه به نمودار حاصل مشاهده می شود که بیشترین سختی برای نمونه ریخته گری شده در دمای C°۸۵۰ حاوی ۵ درصد حجمی از ذرات تقویت کننده منیزیا است و مقدار آن حدود ۳۰ واحد بیشتر از سختی نمونه آلیاژ زمینه تقویت نشده است.



شکل ۹: نمودار تغییرات مقایسهای سختی نمونههای کامپوزیتی ریختهگری شده در دماهای ۸۰۰، ۸۵۰ و C° ۹۵۰ حاوی صفر تا ۵٪ حجمی از ذرات تقویت کننده منیزیا.

### ۴- نتیجهگیری

- کامپوزیت آلومینیوم/نانومنیزیا، بطور موفقیت آمیزی توسط روش ریخته گری گردابی و تکنیک نوین افزودن پودر سرامیکی به مذاب در داخل فویل آلومینیوم، حتی بدون پوشش دهی ذرات منیزیا و نیز استفاده از ذرات در حد نانو، تولید گردید.

- با توجـه بـه نتـایج آزمـایش چگـالیسـنجی، دانسـیته نمونـههـای کـامپوزیتی تهیـه شـده توسـط ایـن روش

(ریخته گری گردابی) تطابق قابل قبولی با مقادیر محاسبه شده از قانون مخلوطها دارد. افزایش دانسیته دلیلی به جز حضور ذرات منیزیا در کامپوزیت ندارد و همچنین کاهش آن بدلیل ایجاد تخلخل در کامپوزیت به دلایل افزایش درصد حجمی و دماست که اثر غالب مجموعهای از عوامل افزاینده و یا کاهنده دانسیته، نسبت به شرایط، باعث صعود و یا نزول نمودار می گردد.

– از آنجا که منیزیا سختی بسیار بالاتری در مقایسه با آلـومينيم دارد، بـا افـزودن ذرات يـودر منيزيـا بـه آليـاژ آلـومينيم A356، سـختى كامپوزيـت حاصـل افـزايش قابل توجهی دارد. بیشترین سختی مربوط به نمونه تهیه شده در دمای C°۸۵۰ با ۵ درصد حجمی فاز تقویت كننده مي باشد.

- بیشترین استحکام فشاری در بین نمونههای کامیوزیتی برای نمونه ریخته گری شده در دمای C°۸۵۰ با ۱/۵ درصد حجمی منیزیا برابر ۸۹۶ MPa میاشد. دلیل افزایش استحکام کامیوزیت را میتوان، افزایش دانسیته نابجاییها در اثر تجمع آنها در پشت موانع که ذرات منیزیا می باشند، دانست. همچنین علت کاهش استحکام و سیر نزولی منحنی، تخلخلهای ایجاد شده در کامپوزیت ناشی از فرآيند توليد مي باشد.

- با توجه به بررسی خواص مکانیکی کامپوزیتها و نمودارهای مربوطه، به نظر میرسد که دمای بهینه برای توليد كاميوزيتي با خواص مناسب نسبت به خواص حاصله و روش تولیدی خاص خود، دمای C° ۸۵۰ می باشد.

#### سیاسگزاری

بدینوسیله از کلیه مسولان و کارشناسان که در انجام این یژوهش یاری رساندند، تشکر و قدردانی می گـردد. لازم بـه ذکر است که این مقاله مستخرج از طرح پژوهشی تحت عنوان، "توليد كامپوزيتهاي زمينه آلومينيوم با تقويت کنندہ نانواکسید منیزیم بے روش ریختے گری گرداہے و بررسی خواص آن" بوده و با حمایت دانشگاه آزاد اسلامی واحد مسجد سليمان انجام گرفته است.

- S. Ray, Journal of Materials Science, 28, 1993, 5397. [1]
- P.K. Rohatgi, J. Key Eng. Mater, 293, 1993, 104. [2]
- [3] P.A. Karnezis, G. Durrant, B. Canter, J. Mater. Sci. Technol., 14, 1998, 97.
- [4] E.H. Kim, G.H. Cho, J.H. Lee, Y.G. Jung, Y.S. Yoo, S.M. Seo, J. Ceram. Inter., 39, 2013, 6503.
- [5] A.K. Chaubey, S. Scudino, N.K. Mukhopadhyay, M. Samadi Khoshkhoo, B.K. Mishra, J. Eckert, J. Alloys Comp., 536, 2012, S134.
- W.F. Smith, "Principles of Materials & Engineering", Mc [6] Graw-Hill, New York, 1996.
- [7] T. Tang, M.F. Horstemeyer, P. Wang, Inter. J. of Eng. Sci., 51, 2012, 161.
- [8] J. Zhang, J. Scripta Metall. Mater., 26, 1992, 505.
- [9] S. Lim, J. Comp. Sci. Technol., 59, 1999, 65.
- [10] M. Reyes, M. Canul, J. Torres, J. Ceram. Int., 37, 2011, 2719.
- [11] Q. Zhang, X. Ma, G. Wu, J. Ceram. Int., 39, 2013, 4893.
- [12] R. Ekici, M.K. Apalak, M. Yildirim, Composites Part B: Engineering, 42, 2011, 1497.
- [13] H. Qing, Materials and Design, 51, 2013, 438.
- [14] M. Barmouz, M.K. Besharati Givi, J. Seyfi, Materials Characterization, 62, 2011, 108.
- [15] L. Lu, M.O. Lai, X.P. Niu, Z. Metallkd., 8, 1998, 567.
  [16] Y. Sahin, M. Kok, H. Celik, J. Mater Process Technol.,
- 128, 2002, 280. [17] J. Safari, M. Chermahini, G. Akbari, J. Powder Technol.,
- 234, 2013, 7.
- [18] H. Qu, S. Zhu, Q. Li, J. Ceram. Int., 38, 2012, 1371.
- [19] H. Su, W. Gao, Z. Feng, Z. Lu, J. Mater. Design, 36, 2012, 590.
- [20] A. Kumar, S. Lal, S. Kumar, J. Mater. Research Technol., 2 2013 250
- [21] H. Zhang, K.T. Ramesha, J. Mater. Sci. Eng., 12, 2004, 21.
- [22] J. Lai, Z. Zhang, X.G. Chen, J. Alloy. Compd., 552, 2013, 227.
- [23] E.P. DeGarmo, J.T. Black, R.A. Kohser, "Materials and Processes in Manufacturing", Wiley, United States of America, 2012, 481
- [24] R. Bauri, D. Yadav, G. Suhas, J. Mater. Sci. Eng. A, 528, 2011, 4732.
- [25] B.D. Evans, M. Stapelbroek, J. Nucl. Mater., 86, 1979, 497
- [26] Y. Chen, M.M. Abraham, M.T. Robinson, J.B. Mitchell, Proc. Intern. Conf. on Radiation Effects and Tritium Tech Fusion Reactors, Gatlinburg, TN, 1975, 492.
- [27] X. Cao, J. Campbell, Int. J. Cast Metals Res., 13, 2000, 175.
- [28] G. Delannay, F. Froyen, J. Mater. Sci., 22, 1987, 1.
- [29] F. Aiguo, J. Benjamin, J. Mater. Sci. Eng., 242, 1998, 50.
- J. Hashim, L. Looney, J. Mater. Proc. Technol., 119, [30] 2001, 324.
- [31] The American Society for Testing Materials, ASTM-E9, Handbook of ASTM Standards, Philadelphia, 2000.
- [32] H. Abdizadeha, M.A. Baghchesara, J. Ceram. Inter., 39, 2013, 2045.
- [33] H. Abdizadeh, M.A. Baghchesara, J. Mech. Sci. Technol. 26, 2012, 367
- [34] R. Hertzber, "Deformation and fracture mechanics of engineering materials", Wiley, 2012.
- [35] M. Almeida, R. Brook, T. Carruthers, J. Mater. Sci., 14, 1979, 2191.