تولید کامپوزیت پایه منیزیم AZ91D/SiC با حد بارگذاری بالای ذرات تقویت کننده، تهیه شده با استفاده از آسیاکاری مکانیکی براده و روش فرآوری نیمهجامد پودری

سميه نيکمردان'، وحيد پويافر*۲

(تاریخ دریافت: ۱۳۹۷/۰۸/۳۰، ش.ص: ۳۲–۱۷، تاریخ پذیرش:۱۳۹۸/۰۳/۲۰)

چکیدہ

فرآوری نیمهجامد پودری (SPP) روشی است که متالورژی پودر سنتی را با شیوههای شکلدهی نیمهجامد ترکیب کرده و میتواند کامپوزیتهای زمینه فلزی را با هزینه پایین و کارایی بالا تولید کند. در این تحقیق روش SPP برای ساخت کامپوزیت پایه منیزیم AZ91D تقویت شده با ذرات کاربید سیلیسیوم با حد بارگذاری بالا به کار برده شد. ابتدا به منظور تهیه پودر، برادههای آلیاژ منیزیم AZ91D با متوسط اندازه (mm) ۲ × ۲ × ۴ توسط آسیای گلولهای سیارهای، آسیاکاری مکانیکی شده و سپس به منظور آلیاژسازی مکانیکی، پودر بهدست آمده به همراه ۵۰ درصد وزنی (۳۶ درصد حجمی) ذرات کاربید سیلیسیوم ۲ میکرونی، مجدداً آسیاکاری شدند. پودر آسیا شده و نیز پودر کامپوزیتی AZ91D/SiC توسط میکروسکوپ الکترونی روبشی نشر میدانی (FESEM) دستگاه سنجش اندازه ذرات (PSA) و طیفسنجی پراش اشعه ایکس (XRD) مورد بررسی قرار گرفتند. دستگاه اسپارک پلاسما زینترینگ (SPS) برای زینتر پودر کامپوزیتی تهیه شده، با گرم کردن مخلوط پودر تا دماهای نیمهجامد ^C (معادل ۵۰۰٪ کسر مذاب در کل نمونه) و ^C ³⁰ ۵۷۶ (معادل ۴۰۰ کسر مذاب در کل نمونه) همزمان با اعمال فشار به کار برده شد. ریزساختار، چگالی، مذاب در کل نمونه و ^C ³⁰ ۵۷۶ (معادل ۴۰۰ کسر مذاب در کل نمونه) همزمان با اعمال فشار به کار برده شد. دریزساختار، چگالی، میزاب در کل نمونه و ^C مورد کامپوزیتی تهیه شده، با گرم کردن مخلوط پودر تا دماهای نیمهجامد ^C

واژههای کلیدی: فرآوری نیمهجامد پودری، کامپوزیت پایه فلزی AZ91D/SiC، حد بارگذاری بالای ذرات تقویتکننده، آسیای گلولهای سیارهای، اسپارک پلاسما زینترینگ.

۱- دانشجوی دکتری، دانشکده مهندسی مکانیک، گروه مهندسی ساخت و تولید، دانشگاه تبریز، تبریز، ایران

۲- استادیار، دانشکده مهندسی مکانیک، گروه مهندسی ساخت و تولید، دانشگاه تبریز، تبریز، ایران

^{*-} نویسندهی مسئول مقاله: pouyafar@tabrizu.ac.ir

ييشگفتار

با کشف پدیده افت ویسکوزیته با اعمال نیروی برشی^۱ و رفتار تیکسوتروپیک آلیاژهای نیمهجامد تحت شرایط همزنی شدید، فصل جدیدی با عنوان فرآوری نیمهجامد فلزات (^۲SSM Processing) در تکنولوژی شکلدهی شروع شد. تکنولوژی جدید، چندین مزیت مهم را به همراه دارد: پر شدن بهتر قالب، کاهش به دام افتادن هوا و آخالهای اکسیدی به دلیل ویسکوزیته بالاتر نسبت به فلزات کاملاً مذاب، افزایش طول عمر قالب، زمان انجماد کوتاهتر، کاهش زمان هر سیکل و بنابراین بهرهوری بالاتر در نتیجه محتوای حرارتی کمتر و دمای فرایندی پایینتر و انقباضات کاسته شده و در نهایت دستیابی به قطعاتی نزدیک به ابعاد نهایی و یا حتی خود ابعاد نهایی به دلیل استفاده از مخلوط نیمهجامد فلزات[1].

روش فرآوری نیمهجامد را میتوان با بررسی استفاده از مواد پودری به جای مواد حجیم معمولی که امکان استفاده از متالورژی پودر را فراهم می کند بسط داد. شکل دهی جسم حجيم نيمهجامد نيازمند درهم شكستن ريزساختار دندريتي در مواد آلیاژی شارژ اولیه می باشد. جایگزین شدن مواد حجيم توسط پودرها امكان آميختن پودرهاى مختلف به منظور دستیابی به خواص بهبود یافته را فراهم و مراحل پس فرآورش مورد نیاز در مسیرهای متالورژی پودر را حذف می کند. فرآوری نیمه جامد پودری ("SPP) روش منحصر به فردی است که مواد کامپوزیتی را با استفاده از مخلوطهای پودری در حالت نیمهجامد تولید می کند. فرآوری مواد پودری در حالت نیمهجامد پیشینه نسبتاً کوتاهی [۲, ۳] در مقایسه با فرآوری ماده حجیم کارشده معمول که از دهه ۱۹۷۰ شروع شده است[۴] دارد. روش فرآوری نیمهجامد پودری با موفقیت در فرآوری مواد آلیاژی و مواد کامپوزیتی به کار برده شده است. Wu و Kim [۵] رفتار تراکمی پودر Al6061 در حالت نیمهجامد را بررسی کردند. Javdani و همکاران [۶]، از مخلوط پودرهای عناصر اولیه A17075 و ذرات Al2O3، آلیاژسازی مکانیکی و فشردهسازی نیمهجامد آنها برای

ساخت کامپوزیت Al7075/Al2O3 استفاده و تأثیر اندازه ذرات، کسر وزنی Al2O3 و فشار تراکم بر روی مورفولوژی، ریزساختار، مکانیزم فشردهسازی، چگالی، سختی، استحکام و مدول فشاری، و تشکیل فاز را بررسی کردند.

برای تولید پودرهای فلزی و کامپوزیتی با خواص مکانیکی (سختی) و خواص فیزیکی (چگالی ظاهری، اندازه و شکل) مناسب، روشهای تولیدی مختلف از قبیل اتمیزاسیون گریز از مرکز [۷]، اتمیزاسیون آبی[۸]، رسوبدهی شیمیایی بخار (^{*}CVD) [۹]، الكتروليز [۱۰] و آسياكارى مكانيكى/ آلیاژسازی مکانیکی (MM^{*}/MA^{*}) [۱۱, ۱۱] استفاده شدهاند. MM/MA جایگزین مهمی برای سایر روشهای تولیدی در آمادهسازی پودرهای نانوکریستال، پودرهای نانو، پودرهای کامپوزیتی و ترکیبات بین فلزی با محدودهی وسیعی از ترکیب و ساختار در سالهای اخیر ایجاد کرده است[۱۳]. تهیه پودر از برادههای بازیافتی توسط روش آسیاکاری مکانیکی، روش تولید جدیدی است. Thein و همکاران[۱۴]، آسیاکاری مکانیکی را برای تولید پودر نانوكاميوزيت Mg-5wt%Al-xwt%AlN (x=1, 2 and 5) با استفاده از برادههای منیزیم بازیافتی به کار بردند. Oginuma و Yuasa[۱۵] برای تهیه یودر از برادههای آلیاژ منیزیم، یودر آلومینیوم و روی را با مقادیر مختلف به برادههای ماشین کاری شده آلیاژ AZ31 اضافه و از آسیای گلولهای سیارهای با زمانهای مختلف آسیاکاری استفاده کردند.

اگرچه از معرفی فرایند SPP بیش تر از ۲۵ سال می گذرد؛ اما تحقیقات در رابطه با بارگذاری حجم بالایی از تقویت کننده ها بسیار محدود می باشد. فلزات تقویت شده با مقدار بالای تقویت کننده به علت خواص اصلاح شده از قبیل استحکام و مدول بالا، ضریب انبساط حرارتی پایین و رسانایی حرارتی افزایش یافته بسیار مطلوب هستند [۱۶, ۱۷].

آلیاژ منیزیم AZ91D به دلیل ترکیب خوب خواص مکانیکی و خوردگی در مقایسه با سایر آلیاژهای پایه منیزیم، کاربرد وسیعی در صنایع خودرو، حمل و نقل و هوافضا دارد.

⁴ -Chemical Vapor Deposition

⁵- Mechanical Milling

⁶ -Mechanical Alloying

¹-Shear Thinning

²- Semi-Solid Metal Processing

³-Semi-Solid Powder Processing

در بین تقویت کنندههای سرامیکی استفاده شده در کامپوزیتهای پایه منیزیم نیز، ذرات کاربید سیلیسیوم به دلیل میزان پایداری و ترشوندگی بالا در زمینه منیزیم رواج بیشتری دارند[۱۸]. در این تحقیق ابتدا به منظور تهیه پودر، برادههای آلیاژ منیزیم AZ91D توسط آسیای گلولهای سیارهای، آسیاکاری مکانیکی شده و سپس به منظور آلیاژسازی مکانیکی، پودر بهدست آمده به همراه ۵۰ درصد وزنی (۳۶ درصد حجمی) ذرات کاربید سیلیسیوم، مجدداً آسیاکاری شدند. پودرهای بهدست آمده توسط FESEM، PSA و XRD بررسی شدند. سپس روش SPP برای ساخت کامپوزیت پایه منیزیمی تقویت شده با ذرات SiC با حد بارگذاری بالا توسط دستگاه اسپارک پلاسما زینترینگ ('SPS) به کار برده شد. چگالی تجربی، تخلخل ظاهری، سختی، استحکام فشاری و همچنین فازهای موجود در نمونههای کامپوزیتی زینتر شده در محدوده دمایی نیمهجامد تعيين شدند.

مواد و روشها

مواد

در این تحقیق از برادههای آلیاژ منیزیم AZ91D ماشین کاری شده توسط دستگاه فرز با متوسط اندازه (mm) $1 \times 7 \times 7 \times 1$ که از کشور چین تهیه شده است، استفاده شد (شکل ۱). درصد وزنی عناصر موجود در این آلیاژ که توسط تکنیک طیفسنجی نشری پلاسمای کوپل شده القایی (ICP-OES^۲) تعیین شد، در جدول ۱ آورده شده است. اندازه متوسط و کسر وزنی ذرات تقویت کننده یودر کاربید سیلیسیوم با ساختار بلوری از نوع آلفا که تصویر میکروسکوپ نوری آنها در شکل ۲ آورده شده است به ترتیب ۲ میکرون و ۵۰٪ انتخاب گردید.

آمادەسازى پودرھا

فرآیندهای آسیاکاری مکانیکی و آلیاژسازی مکانیکی در دمای اتاق با استفاده از آسیای گلولهای سیارهای NARYA-MPM 2*250 H که در شکل ۳ نشان داده شده است انجام شد. این آسیا دارای دو کاپ فولادی به حجم ۲۵۰ میلیلیتر میباشد. برای جلوگیری از اکسید شدن و آلودگی برادهها و پودرها، کاپها از گاز آرگون با خلوص بالا و با فشار ۱۵۰–۲۰۰ میلیبار پر شدند. اسید استئاریک به عنوان عامل کنترل کننده فرآیند (PCA^۳) به منظور کاهش آگلومراسیون به پودرها اضافه شد. برای جلوگیری از جوش سرد اضافی و گرمایش بیش از حد در حین فرآیندهای MM و MA، آسیا

توسط یک پنکه خنک و به صورت تناوبی (هر ۱۵ دقیقه به مدت ۱۵ دقیقه) متوقف شد. شرایط این فرآیندها در جدول ۲ آورده شده است. برادهها در مدت زمان ۱۰ ساعت با نسبت وزنی گلوله به یودر (*BPR) ۲۵:۱ آسیا شده و یودر بهدست آمده از لحاظ مورفولوژی توسط میکروسکوپ الکترونی روبشی نشر میدانی (FESEM⁴) از نوع HITACHI S-4160 و اندازه ذرات توسط دستگاه سنجش اندازه ذرات (PSA⁵) از نوع SYMPATEC HELOS بررسی شد.

جهت توليد پودر كامپوزيتى AZ91D/SiC، پودر حاصل از آسیای برادهها در مدت زمان ۳۰–۱۰ ساعت پس از الک با مش ۱۴۰ به همراه ذرات سرامیکی کاربید سیلیسیوم ۲ میکرونی در مدت زمان ۵ ساعت با نسبت وزنی گلوله به پودر ۲۰:۱ توسط آسیای گلولهای سیارهای مخلوط شدند. مورفولوژی و اندازه ذرات یودر کامپوزیتی حاصل بررسی شد. آنالیز فازی پودرها قبل و بعد از آلیاژسازی مکانیکی توسط طیفسنج پراش اشعهی ایکس (XRD) از نوع Å) Cu Kα با استفاده از تابش يرتو PHILIPS PW1730 ۱٬۵۴)، در ولتاژ ۴۰ kV و جریان ۳۰ mA انجام گرفت. الگوهای پراش اشعهی ایکس در دمای اتاق و با اندازه گام ۰٫۰۵[°] و زمان توقف در هر گام ۱۶ در محدودهی زاویهی یراش (20) بین [°] ۸۰–۲۰ ثبت و با یکدیگر مقایسه شدند.

- ⁵-Field Emission Scanning Electron Microscope
- ⁶ -Particle Size Analyzer

² -Inductively Coupled Plasma-Optical Emission Spectroscopy

⁴ -Ball to Powder Ratio

¹-Spark Plasma Sintering

³ -Process Control Agent



شکل ۱- برادههای ماشین کاری شدهی آلیاژ منیزیم AZ91D

زيم AZ91D (درصد وزني)	ميايي آلياژ من	دول ۱– ترکیب شیہ	ج
-----------------------	----------------	------------------	---

Ni	Fe	Cu	Si	Mn	Zn	Al	Mg
۰,۰۰۰۴	۰,۰۰۳	۰,۰۰۴	۰,۰۰۸	۲, ۰	۵, ۰	۸,۵۳	فلز پايه



شکل ۲- تصویر میکروسکوپ نوری ذرات SiC-2 μm



شکل ۳-(a) آسیای گلولهای سیارهای و (b) کاپهای آسیا شامل گلولهها، براده و پودر

جدول ۲- شرایط فرآیندهای MM و MA			
نوع/ مقدار	پارامتر		
فولاد ابزار	جنس کاپھا		
استیل با روکش کروم سخت	جنس گلولەھا		
۲ cm	قطر گلولەھا		
۳۰۰ گرم	وزن گلولهها در هر کاپ		
۲۰۰ rpm	سرعت چرخش		
اسيد استئاريک	عامل كنترل كنندهي فرآيند		
گاز آرگون با خلوص ۹۹٬۹۹۹	اتمسفر آسيا		

زينتر نمونهها توسط اسيارك يلاسما زينترينگ در محدودهي نيمهجامد

دستگاه SPS 60-10 ساخته شده در دانشگاه صنعتی مالک اشتر به منظور زینتر نمونهها در محدوده نیمهجامد استفاده شد. پودر کامپوزیتی بهدست آمده از مرحله آلیاژسازی مکانیکی در یک قالب گرافیتی به قطر ۱۰ میلیمتر ریخته و تا دماهای نیمهجامد C° ۵۶۱ و C° ۵۷۶ با نرخ گرمایش حدود C/min گرما داده شد. زمان نگهداری Min و Min انتخاب شد. فشار اعمالی از ابتدای فرآیند زینترینگ که در خلا انجام شد، در حدود ۴۰ MPa و ۳۰ MPa در نظر گرفته شد. دما توسط ترموکوپل واقع در مرکز قالب اندازه گیری شد. نمونه های زینتر شده توسط SPS دارای قطر و ارتفاع تقریبی ۱۰ میلیمتر هستند. ریزساختار و ترکیب فازی نمونهها توسط FESEM و XRD بررسی شدند. چگالی تجربی نمونهها نیز با استفاده از قانون ارشمیدس و غوطهوری در آب مقطر تعیین شدند. مقدار سختى نمونههاى زينتر شده توسط تست سختىسنجى ویکرز (HV) با استفاده از دستگاه سختی سنج ESEWAY و اعمال بار kg به مدت ۱۰s اندازه گیری شد.

نتایج و بحث

بررسی یودرهای بهدست آمده از فرآیندهای MM و MA

فرآیند آسیاکاری یودرهای با ترکیب یکنواخت، مانند یودرهای فلزات خالص، ترکیبات بینفلزی یا پیشآلیاژ شده،

که در آن نیازی به جابجایی ماده برای همگنسازی نیست آسیاکاری مکانیکی نامیدہ میشود. از طرف دیگر، آلیاژسازی مکانیکی به فرآیندی گفته می شود که در آن مخلوطی از يودرها (از فلزات يا آلياژها/ تركيبات مختلف) با هم آسيا می شوند. این فرآیند مستلزم جابجایی ماده برای بهدست آمدن یک آلیاژ همگن می باشد [۱۸]. شکل ۴ تصویر SEM یودر بهدست آمده از آسیای برادهها پس از ۱۰h با BPR ۲۵:۱ را نشان میدهد. همان گونه که مشاهده می شود، ذرات پودر حاصل ورقهای شکل میباشند بهطوریکه ذرات ریزتر به ذرات بزرگتر چسبیدهاند. به هنگام آسیا ذرات ورقهای شکل به یکدیگر جوش خورده و ذرات بزرگتر را تشکیل میدهند. با ادامه فرآیند، سخت شدن ذرات در اثر کارسختی و ایجاد ضربه بر روی آنها، باعث شکسته شدن ذرات بزرگ و ایجاد ذرات ریزتر با شکل نامنظم می شوند. باید توجه شود که مراحل مشاهده شده حین آسیای برادههای داکتیل توسط آسیاکاری مکانیکی، متفاوت از مراحل دیده شده در حالتی است که از ذرات پودر به عنوان ماده اولیه استفاده شود. روش تولید یکی از تفاوتهای مهم بین براده و پودر است. اکثر پودرهای فلزی توسط روش انجماد سریع توليد مى شوند؛ اما برادهها از فلزات توليد شده به روش ريخته گرى بەدست مىآيند. تفاوتھاى قابل توجھى بين خواص پودر و براده از قبیل ریزساختار، خواص فیزیکی و مکانیکی به علت تفاوت در روش تولید وجود دارد که در فرآيند MM تأثير مي گذارند.



شکل ۴- تصویر FESEM پودر حاصل از آسیای مکانیکی برادههای AZ91D پس از h آسیا با ۲۵:۱

(مان آسیا یکی از مهمترین پارامترهای فرآیند MM است. به عنوان یک قانون کلی میتوان دریافت که زمان رسیدن به یک حالت پایا بین شکستگی و جوشخوردگی سرد ذرات پودر در آسیاهای انرژی بالا، کوتاه و برای یک آسیای انرژی پایین، بلندتر است[۱۹]. نتایج حاصل از آزمایشهای انجام گرفته توسط کانکسی و وارل[۲۰] نشان میدهند، متوسط اندازههای ذرات بهطور محسوسی برای زمانهای مختلف آسیا متفاوت است که دلالت بر چشمگیر بودن اثر زمان آسیا دارد. در BPR بالاتر، زمان لازم کوتاهتر است. با افزایش درصد وزنی گلولهها تعداد برخوردها در واحد زمان افزایش مییابد و در نتیجه انرژی بیشتری به ذرات پودر

منتقل می شود و بنابراین فرآیندهای MM و MA سریع تر اتفاق می افتد.

منحنی توزیع اندازه ذرات پودر بهدست آمده در شکل ۵ آورده شده است. D₅₀ به معنای حداقل قطر معادل ۵۰٪ ذرات و D₉₀-D₁₀ نشاندهنده گستره توزیع اندازه ذرات میباشد. همان طور که قبلاً ذکر شد، به علت چسبیدن ذرات ریزتر به ذرات بزرگتر و تشکیل آگلومره، ذراتی با اندازه بزرگ نیز در پودر وجود دارد. پودرهای با توزیع اندازه محدود به دلیل قابلیت زینتر شدن بالا و کنترل ریزساختار قطعات متراکم شده نسبت به پودرهای تک اندازه یا با توزیع اندازه وسیع ترجیح داده می شوند [۲۱].



شکل ۵- منحنی توزیع اندازهی ذرات پودر حاصل از آسیای مکانیکی برادههای AZ91D پس از h آسیا با ۱۰:۱۶ BPR

پودر حاصل از آسیای برادهها پس از الک با مش ۱۴۰، با ۵۰ درصد وزنی پودر کاربید سیلیسیوم ۲ میکرونی در همان آسیای گلولهای سیارهای آلیاژسازی شد. شکل ۶ تصویر FESEM و آنالیز EDS پودر کامپوزیتی AZ91D/SiC پس از ۵h آلیاژسازی با ۲۰:۱ BPR را نشان میدهد. ذرات AZ91D مسطح و ورقهای شکل و ذرات SiC دارای شکل نامنظم با زوایای تیز هستند. در مرحله ابتدایی آسیا، ذرات داکتیل دستخوش تغییرشکل شده، درحالی که ذرات ترد متحمل خردشدگی میشوند. در ادامه فرآیند، زمانی که ذرات داکتیل شروع به جوشخوردن می کنند، ذرات ترد در لحظه برخورد گلولهها بین دو یا چند ذره داکتیل به دام میافتند. در نتیجه ذرات تقویت کننده خرد شده در مرزهای سطح مشترک ذرات فلزی جوش خورده، قرار می گیرند و باعث تشکیل یک ذرهی کامپوزیتی واقعی میشوند. هنگامی که جوشخوردگی مکانیزم غالب در فرآیند است، مورفولوژی ذرات با انباشته شدن ذرات ورقهای تغییر مییابد. این پدیدهها، تغییرشکل، جوشخوردگی و پراکندگی ذرات جامد، باعث سخت شدن ماده و افزایش فرآیند شکست که به مورفولوژی ذرات هممحور نیز کمک میکند میشوند. در نهایت مکانیزمهای جوشخوردگی و شکست به تعادل میرسند.

فرآیند MA با انرژی بالا اندازه تقویت کننده ها را کاهش می دهد و تمایل به حذف عیوب و لبه های تیز تقویت کننده ها و ایجاد مورفولوژی گردتر آن ها دارد که باعث بهبود خواص کامپوزیت می شود [۲۲]. همان گونه که در شکل ۶–(d) مشاهده می شود با استفاده از فرآیند آلیاژسازی مکانیکی میتوان توزیع نسبتاً یکنواخت ذرات SiC در زمینه آلیاژ منیزیم AZ91D در می از ۵ ساعت آسیا به دست آورد. منحنی توزیع اندازه ذرات پودر کامپوزیتی AZ91D/SiC در شکل ۷ آورده شده است. با توجه به منحنی به دست آمده می توان دریافت ذرات ریز با توزیع اندازه محدود توسط فرآیند M قابل دستیابی است.

AZ91D الگوی پراش اشعهی ایکس پودر آلیاژ منیزیم AZ91D و پودر کامپوزیتی AZ91C وجود فاز Mgα-،

فاز Mg17Al12*β*- و ذرات تقویت کننده SiC را نشان می دهد (شکل ۸). آسیای مکانیکی، به علت کاهش اندازه دانه افزایش در سختی را سبب می شود، باعث پهن شدن پیکها می شود. همان طور که مشاهده می گردد، پیک جدیدی در MM می شود. همان طور که مشاهده می گردد، پیک جدیدی در الگوی پراش پودر آلیاژ منیزیم AZ91D طی فرآیند MM ظاهر نشده است. در الگوی پراش پودر کامپوزیتی فارد Si آزاد از ذرات تقویت کننده به پودر کامپوزیتی پس از فرآیند MA نمایان شده است. اساساً دو واکنش احتمالی برای تشکیل فاز Si

$$2Mg + Si \rightarrow Mg_2Si$$
 (1)

 $4Mg + SiO_2 \rightarrow Mg_2Si + 2MgO$ (7)

تغییرات انرژی آزاد گیبس این واکنشها در محدوده دمایی C ۲۵ ۲۵-۶۵ منفی است[۲۴, ۲۵]. آنتالپی استاندارد تشکیل Mg2Si، ۷۷٫۳ kJ/mol، Mg2Si- میباشد و بنابراین این واکنشها خودبهخود انجامپذیرند. در حالت واکنش (۲)، MgO محصول دیگر واکنش میباشد که پیک مربوط به آن در الگوی پراش مشاهده نشد.

بررسی نمونههای زینتر شده

پودر کامپوزیتی AZ91D/50wt.%-2µm SiC توسط دستگاه SPS در محدوده نیمهجامد زینتر شد. کسر مایع موجود در محدوده نیمهجامد در هر دمای T معمولاً توسط معادله شیل محاسبه می گردد که در آن فرض می شود، همگنی مایع کامل، بدون هیچ نفوذی در جامد است:

$$f_L = \left(\frac{T_M - T_L}{T_M - T}\right)^{1/(1 - K_0)} \tag{(7)}$$

که در آن T_M دمای ذوب فلز خالص، T_L دمای ذوب آلیاژ و K_0 ضریب توزیع تعادلی میباشد[۲۶]. آنالیز گرماسنجی روبشی تفاضلی (DSC۱) بر روی برادههای آلیاژ AZ91D با

¹- Differential Scanning Calorimetry

نرخ سردسازی C/min و تحت اتمسفر گاز نیتروژن انجام شد (شکل ۹) و مقادیر $^{\circ}$ ۵۰ $^{\circ}$ ۲.۵ برای T_{M} $^{\circ}$ ۵۹ $^{\circ}$ ۲. انجام شد (شکل ۹) و مقادیر K_{0} در نظر گرفته شد. دو دمای برای T_{L} و $^{\circ}$, برای K_{0} در نظر گرفته شد. دو دمای زینترینگ در محدوده نیمهجامد انتخاب شد: $^{\circ}$ ۵۶۱۵ (معادل ٪ ۳۰۰ کسر مذاب در کل نمونه) و $^{\circ}$ ۵۷۶ (معادل ۴۰٪ کسر مذاب در کل نمونه). مقادیر زمان نگهداری و فشار اعمالی برای نمونه زینتر شده در دمای پایین بهترتیب ۸ min

۴۰ MPa و برای نمونه زینتر شده در دمای بالا بهترتیب ۶min و ۳۰MPa انتخاب شدند. برای متراکمسازی مخلوط پودری با دمای کمتر و کسر حجمی SiC بالاتر فشار بالاتری مورد نیاز است. روش SPP میتواند کامپوزیتهای دارای چگالی ۱۰۰٪ را با استفاده از مخلوطهای پودری در حالت نیمهجامد و با فشارهای نسبتاً پایین تولید نماید.



شكل 6- (a) تصوير FESEM و (b) آناليز EDS پودر كامپوزيتى FESEM (a) م



شکل ۷- منحنی توزیع اندازهی ذرات پودر کامپوزیتی AZ91D/50wt.% SiC



شكل A- الگوى يراش اشعهى ايكس (a) يودر آلياژ منيزيم AZ91D/50wt.% SiC و (b) يودر كاميوزيتي AZ91D/50wt.%

شکل ۱۰ تصاویر FESEM و آنالیز EDS کامیوزیتهای AZ91D/SiCp را نشان میدهد. همان گونه که مشاهده می شود، تخلخل بسیار کمی در ریز ساختار وجود دارد. چگالی تجربی، تخلخل ظاهری و سختی ویکرز نمونههای کامیوزیتی در جدول ۳ آورده شده است. چگالی تجربی هر دو نمونه بیشتر از چگالی تئوری آنها (۲٫۳۱ g/cm³) است. دلیل این امر می تواند افزایش مقدار آهن در پودر کامپوزیتی حین فرآیند MA با توجه به جنس فولادی کاپها و سختی بالای ذرات SiC (۳۳۳۵ HV) باشد. ذرات آهن در تصاویر FESEM قابل مشاهده هستند(شکلهای ۱۰–(a) و d)-۱۰ نتایج تست ICP-OES نشان می دهند، در صد وزنی (d)-۱۰ عنصر آهن در پودر کامپوزیتی بعد از فرآیند MA به مقدار ۵٫۶ رسیده است؛ درصورتی که این مقدار در برادههای AZ91D و ذرات تقویت کننده ی SiC به ترتیب ۰٫۰۰۳٪ و .۳٪, • بوده است (جداول ۱ و ۴). مشخص شده است انرژی و زمان آسیای بالاتر، منجر به نرخ سایش بالاتر کاپ و گلولهها می شود [۲۷]. خوشبختانه یودرهای فلزی می توانند به آسانی بر روی سطوح گلولههای آسیا و دیوارههای داخلی کاپ، پوشش ناز کی را تشکیل دهند که این پوشش، باعث کاهش مقدار آلودگی از طریق ممانعت محیط آسیا از تماس با یودرهای آسیا شده می شود [۲۸].

وقتی کسر مایع فاز زمینه پایین است، چگالی نسبی نهایی کامپوزیتها با افزایش کسر مایع، افزایش مییابد. افزایش مقدار مایع بهطور قابل ملاحظهای به تراکم مخلوط پودری کمک میکند و تقریباً چگالی کاملی را میتوان بهدست آورد؛ ولی وقتی کسر مایع فاز زمینه بیشتر از مقدار بهینه باشد، چگالیهای کمتری بهدست میآید؛ زیرا مقدار مایع بیشتری به بیرون فشرده میشود. وقتی کسر مایع در زمینه پایین است (۱۰٪>) فاز مایع در داخل ذرات زمینه محبوس میباشد. در کسر مایع بالاتر (۱۰٪<)، فاز مایع بههم پیوسته بوده و میتواند آزادانه داخل قطعه متراکم شده پودری جریان یابد [۲۹].

در کامپوزیتهای زمینه فلزی (MMCs^۱) تقویت شده با ذرات سرامیکی، اثر تقویت *ک*ننده بر روی خواص کامپوزیت متأثر از شکل فاز تقویت *ک*ننده، استحکام اتصال بین فازهای زمینه و تقویت *ک*ننده و سطح تماس کل بین فازها میباشد [۳۱,۳۰]. وقتی اندازه ذرات SiC کوچکترند، سطح تماس بین فازهای سرامیک و زمینه بسیار بزرگتر است بهطوری که تأثیر استحکامبخشی بهتری را فراهم می کند. بهعلاوه، ذرات SiC ریز قادر به نفوذ در داخل ذرات فاز زمینه و ذرات SiC باعث ایجاد سطح تماس جدید بین فاز زمینه و ذرات SiC می شود. از طرفی هنگامی که مقدار ذرات SiC به بیش از حد ماکسیمم بارگذاری افزایش یابد، فاز زمینه برای پر کردن

¹ -Metal Matrix Composites

کامل شبکه متخلخل تشکیل شده توسط فاز SiC کافی نخواهد بود و بنابراین اتصال بین SiC و زمینه ضعیفتر میشود.

AZ91D مقدار سختی نمونه ها در مقایسه با سختی آلیاژ AZ91D که در حدود ۷۱ HV می باشد بالاست. با افزایش دمای زینترینگ از ۵۶۱۰°C به ۵۷۶°۵، سختی از ۱۸۲ به ۱۵۷ HV

کاهش یافته است؛ اگرچه شاید عکس این نتیجه مورد انتظار بود. پدیدهای که احتمالاً رخ داده است رهاسازی کرنش شبکهای و درنهایت افت سختی در دماهای بالاست. منحنی تنش-کرنش فشاری مهندسی در دمای محیط و الگوی پراش اشعهی ایکس مربوط به نمونههای کامپوزیتی بهترتیب در شکلهای ۱۱ و ۱۲ آورده شده است.



شکل ۹- منحنی DSC انجام شده بر روی برادههای آلیاژ منیزیم AZ91D



شکل ۱۰– تصاویر FESEM و آنالیز EDS کامپوزیتهای AZ91D/SiCp. ردیف اول: زینتر شده در دمای C° ۵۶۱ (a) تصویر (b) ،FESEM (b) نقشهی توزیع عنصر Mg و (c) نقشهی توزیع عنصر Si؛ ردیف دوم: زینتر شده در دمای C° ۵۷۶ (b) تصویر (c) ق (c) نقشهی توزیع عنصر Bg و (f) نقشهی توزیع عنصر Si

جدول ۲- چکالی تجربی، تخلخا	ں طاهری و سخنے	ی ویکرر تمونههای	ل تامپورينې	
ترزم والم	چگالی تجربی	تخلخل ظاهرى	سختي ويكرز	
لموتدى فالمپوريدي	(g/cm^3)	(%)	(HV ₁₀)	
AZ91D-50 wt.% 2µm SiC	4 %C	~	114	
زینتر شده در دمای C° ۵۶۱)	1,17	١	171	
AZ91D-50 wt.% 2µm SiC	۲ ۸۱	۲	1.01	
زینتر شده در دمای C° ۵۷۶)	۱,۵۱	۱,۵۱	١	101

جدول ۳- چگالی تجربی، تخلخل ظاهری و سختی ویکرز نمونههای کامپوزیتی

جدول ۴- نتایج تست ICP-OES برای تعیین درصد وزنی عنصر آهن در ذرات SiC و پودر کامپوزیتی حاصل از فرآیند MA



شکل ۱۱- منحنیهای تنش-کرنش مهندسی بهدست آمده تحت فشار در دمای محیط و در نرخ کرنش ^{1-۳} s⁻¹×۲



شکل ۱۲ – الگوی پراش اشعهی ایکس نمونههای زینتر شده در دمای (c (a) که ۵۶۱ $^{\circ}C$ (b) شکل ۱۲ – الگوی پراش اشعه ایکس نمونههای زینتر شده در دمای (c

استحکام فشاری نهایی کامپوزیت زینتر شده در دمای ۲۵ MPa، ۵۶۱ و زینتر شده در دمای ۲۵ MPa دمای ۲۵۸ MPa بهدست آمد. منحنیهای تنش-کرنش نیز رهاسازی کرنش شبکهای در نمونه زینتر شده در دمای ۲۵٬۵۲ را تأیید میکنند. با توجه به الگوهای پراش مشخص میشود پیکهای مربوط به ۲ و Mg0، حین انجام فرایند زینترینگ در نمونهها ظاهر شده است. با توجه به مقادیر استفاده شده در تحقیق حاضر، اتفاق میافتد، فاز کربن مقادیر استفاده شده در تحقیق حاضر، اتفاق میافتد، فاز کربن این که به منظور میشود به مقدار تقریباً یکسان وارد سطح هر دو نمونه شده میشود به مقدار تقریباً یکسان وارد سطح هر دو نمونه شده است. این پدیده در تحقیقات انجام شدهی قبلی تأیید شده است. [۳۲].

نتيجهگيري

در این تحقیق فرآیند آسیای مکانیکی برادههای آلیاژ منیزیم AZ91D، آلیاژسازی مکانیکی پودر حاصل همراه با ۵۰٪ وزنی ذرات کاربید سیلیسیوم ۲ میکرونی و اسپارک پلاسما زینترینگ پودر کامپوزیتی بهدست آمده در محدوده نیمهجامد مورد مطالعه قرار گرفت و نتایج زیر حاصل گردید: ۱۰ با استفاده از آسیای گلولهای سیارهای، پودری با مقادیر ۱۰ با میکوومتر از برادههای آلیاژ منیزیم AZ91D با AZ910 میکرومتر از برادههای آلیاژ منیزیم AT91

- 3- Young, R. M. K. and Clyne, T. W., "A Powder Mixing and Preheating Route to Slurry Production for Semisolid Diecasting", Powder metallurgy, Vol. 29, no. 3, pp. 195-199, 1986.
- 4- Spencer, D. B., Mehrabian, R. and Flemings, M. C., "Rheological behavior of Sn-15 pct Pb in the crystallization range", Metallurgical Transactions, Vol. 3, no. 7, pp. 1925-1932, 1972.

متوسط اندازهی (mm) ۲ × ۲ × ۴ پس از ۱۰ ساعت آسیا با نسبت وزنی گلوله به پودر ۲۵:۱ بهدست آمد. ۲- توزیع یکنواختی از ذرات تقویت کننده mm 2- 50 wt. SiC در زمینهی آلیاژ AZ91D توسط فرآیند آلیاژسازی مکانیکی پس از ۵ ساعت آسیا با نسبت وزنی گلوله به پودر ۲۰:۱ حاصل شد. مقدار جزئی فاز بین فلزی Mg2Si در پودر کامپوزیتی پس از فرآیند MA توسط MR شناسایی شد. ۳- نمونههای کامپوزیتی SiC %.wt AZ91D/50 توسط اسپارک پلاسما زینترینگ در دو دمای نیمهجامد C ۵ (معادل اسپارک پلاسما زینترینگ در دو دمای نیمهجامد C ۵ ۶۱۶ (معادل ۳۰٪ کسر مذاب در کل نمونه) و C ۵ ۶۷۶ (معادل ٪۰۰ کسر مذاب در کل نمونه) با تخلخل بسیار کم در ریزساختار و خواص مکانیکی مناسب تولید شدند.

۴- چگالی تجربی هر دو نمونه زینتر شده بیشتر از چگالی تئوری آنهاست. علت این امر افزایش در مقدار آهن پودر کامپوزیتی حین فرآیند MA به دلیل افزایش نرخ سایش کاپ و گلولهها با افزایش انرژی و زمان آسیاست.

۵– با افزایش دمای زینترینگ از ۵٬۹۵۲ به ۵٬۵۷۶ سختی از ۱۸۲ به ۱۸۷ HV کاهش یافته است؛ پدیدهای که احتمالاً رخ داده است رهاسازی کرنش شبکهای و درنهایت افت سختی در دماهای بالاست. منحنیهای تنش-کرنش بهدست آمده این ایده را تأیید می کنند.
۶– الگوی پراش نمونههای زینتر شده، غیر از پیکهای مربوط به C و MgO، پیک جدیدی را پس از انجام فرایند SPS در نمونهها نشان ندادند.

References:

- Hirt, G. and Kopp, R., eds, Thixoforming: Semi-solid metal processing, John Wiley & Sons Weinheim, 2009.
- 2- Young, R. M. K. and Clyne, T. W., "A powder-based approach to semisolid processing of metals for fabrication of die-castings and composites", Journal of Materials Science, Vol. 21, no. 3, pp. 1057-1069, 1986.

- 5- Wu, Y. and Kim, G.-Y., "Compaction behavior of Al6061 powder in the semisolid state", Powder Technology, Vol. 214, no. 2, pp. 252-258, 2011.
- 6- Javdani, A., et al., "Blended powder semisolid forming of Al7075/Al₂O₃ composites: Investigation of microstructure and mechanical properties", Materials & Design, Vol. 109, pp. 57-67, 2016.
- 7- Plookphol, T., Wisutmethangoon, S. and Gonsrang, S., "Influence of process parameters on SAC305 lead-free solder powder produced by centrifugal atomization," Powder Technol., Vol. 214, pp. 506-512, 2011.
- 8- Liu, Y., et al., "Preparation of amorphous Fe-based magnetic powder by water atomization", Powder Technol., Vol. 213, pp. 36-40, 2011.
- 9- Kim, K.H., et al., "Synthesis of nickel powders from various aqueous media through chemical reduction method", Mater. Chem. Phys., Vol. 86, pp. 420-424, 2004.
- 10- Orhan, G. and Hapçı, G., "Effect of electrolysis parameters on the morphologies of copper powder obtained in a rotating cylinder electrode cell", Powder Technol., Vol. 201, pp. 57-63, 2010.
- 11- Varol, T. and Canakci, A., "Effect of weight percentage and particle size of B₄C reinforcement on physical and mechanical properties of powder metallurgy Al2024- B₄C composites", Met Mater Int., Vol. 19, pp. 1227-34, 2013.

12- Canakci, A., Varol, T. and Ozsahin, S., "Analysis of the effect of a new process control agent technique on the mechanical milling process using a neural network model: measurement and modeling", Measurement, Vol. 46, pp. 1818-27, 2013.

۱۳- بهادری یکتا، ۱.، تقوایی، ۱. ح.، شرفی، ش.، "اثر افزودن عامل کنترلکننده بر ریزساختار و خواص مغناطیسی آلیاژ جدید آمورف/نانوبلور پایه آهن تولیدشده بهروش آلیاژسازی مکانیکی،" فصلنامه علمی – پژوهشی مواد نوین، جلد ۹، شماره ۳۴، ص. ۶۰–۴۵، ۱۳۹۷.

- 14- Thein, M. A., Lu, L. and Lai, M. O., "Effect of milling and reinforcement on mechanical properties of nanostructured magnesium composite", Journal of Materials Processing Technology, Vol. 209, no. 9, pp. 4439-4443, 2009.
- 15- Oginuma, H. and Yuasa, E., "Crystal Structure Formed in Mechanical Alloying Process of Mg-Al-Zn Powder Mixture Using Magnesium Alloy Machined Chips", JSME International Journal Series A Solid Mechanics and Material Engineering, Vol. 48, no. 4, pp. 381-386, 2005.
- 16- Kunze, J. M. and Bampton, C. C., "Challenges to developing and producing MMCs for space applications", JOM, Vol. 53, no. 4, pp. 22-25, 2001.
- 17- Miserez, A., et al., "Particle reinforced metals of high ceramic content", Materials Science and Engineering: A, Vol. 387, pp. 822-831, 2004.
- 18- Viswanath, A., et al., "Investigation on mechanical properties and creep behavior of stir cast AZ91-SiCp composites", Journal of Magnesium and Alloys, Vol. 3,

no. 1, pp. 16-22, 2015.

- 19- Canakci, A., et al., "Determining the effect of process parameters on particle size in mechanical milling using the Taguchi method: measurement and analysis", Measurement, Vol. 46, no. 9, pp. 3532-3540, 2013.
- 20- Canakci, A. and Varol, T., "A novel method for the production of metal powders without conventional atomization process", Journal of Cleaner Production, Vol. 99, pp. 312-319, 2015.
- 21- Ma, J. and Lim, L. C., "Effect of particle size distribution on sintering of agglomerate-free submicron alumina powder compacts", Journal of the European Ceramic Society, Vol. 22, no. 13, pp. 2197-2208, 2002.
- 22- Fogagnolo, J. B., et al., "Effect of mechanical alloying on the morphology, microstructure and properties of aluminium matrix composite powders", Materials Science and Engineering: A, Vol. 342, no. 1-2, pp. 131-143, 2003.
- 23- Inem, B. and Pollard, G., "Interface structure and fractography of a magnesium-alloy, metal-matrix composite reinforced with SiC particles", Journal of Materials Science, Vol. 28, no. 16, pp. 4427-4434, 1993.
- 24- Miglietta, D., "Magnesium Silicide: a novel, Silicon-based material for printable thermoelectric devices", Master Thesis, Polytechnic University of Turin, Italy, 2018.
- 25- Nadiradze, A., et al, "Thermodynamic Probability of Realization of the Process of Silicon Dioxide Reduction by Magnesium at High Temperatures",

Bulletin of the Georgian National Academy of Sciences, Vol. 3, no. 2, 2009.

- 26- Hong, T. W., et al., "Microstructural evolution and semisolid forming of SiC particulate reinforced AZ91HP magnesium composites", Materials science and technology, Vol. 16, no. 7-8, pp. 887-892, 2000.
- 27- Keneshloo, M., Paidar, M. and Taheri, M., "Role of SiC ceramic particles on the physical and mechanical properties of Al–4% Cu metal matrix composite fabricated via mechanical alloying", Journal of Composite Materials, Vol. 51, no. 9, pp. 1285-1298, 2017.
- 28- Luo, X. T., Li, C. J. and Yang, G. J., "Correlations between milling conditions and iron contamination, microstructure and hardness of mechanically alloyed cubic BN particle reinforced NiCrAl matrix composite powders", Journal of Alloys and Compounds, Vol. 548, pp. 180-187, 2013.
- 29- Wu, Y., et al., "Experimental Study on Viscosity and Phase Segregation of Al-Si Powders in Microsemisolid Powder Forming", Journal of Manufacturing Science and Engineering, Transactions of the ASME, Vol. 132, no. 1, pp. 011003:1-011003:7, 2010.
- 30- Qin, S., et al., "The effect of particle shape on ductility of SiCp reinforced 6061 Al matrix composites", Materials Science and Engineering: A, Vol. 272, pp. 363-370, 1999.
- 31- Chawla, N., et al., "Effect of SiC volume fraction and particle size on the fatigue resistance of a 2080 Al/SiCp composite", Metallurgical and Materials Transactions

- A, Vol. 29, no. 11, pp. 2843-2854, 1998.
- 32- Mackie, A. J., et al., "Carbon uptake and distribution in spark plasma sintering

(SPS) processed Sm(Co, Fe, Cu, Zr)_z" Materials Letters, Vol. 171, pp. 14-17, 2016.