بررسی رفتار خزش فروروندگی آلیاژهای منیزیم AZ61-0.7Si-xCa

نیکو برنجی طهرانی^۱، رضا محمودی ^۲*، عبدالرضا گرانمایه ارومیه ^۳ (تاریخ دریافت: ۱۸۱۶/۱۹/۹۶، ش.ص:۱۴-۱، تاریخ پذیرش:۱۳۹۶/۱۷/۰۲)

چکیدہ

^{· -} گروه مهندسی مواد و متالورژی، واحد تهران جنوب، دانشگاه آزاد اسلامی، تهران، ایران

۲ - دانشکده مهندسی متالورژی و مواد، پردیس دانشکدههای فنی ، دانشگاه تهران، تهران، ایران

۳- گروه مهندسی مکانیک، واحد تهران جنوب، دانشگاه آزاد اسلامی، تهران، ایران

^{*-} نویسنده مسئول مقاله: <u>mahmudi@ut.ac.ir</u>

پیشگفتار

امروزه بحران انرژی، مسائل زیست محیطی و نیاز به ساخت وسایل نقلیه سبکتر با مصرف سوخت کمتر، نقش حیاتی آلیاژهای سبک را بیش از پیش نمایان ساخته است. در میان مواد مهندسی، آلیاژهای منیزیم به عنوان سبکترین آلیاژهای تجاری شناخته شدهاند و لذا از پتانسیل کاربردی بسیار بالایی در صنايع خودروسازي و هوافضا برخوردار هستند [۱-۴]. با این وجود تنها تعداد محدودی از قطعات وسایل نقلیه از این آلیاژها تهیه می شوند. بزرگترین مشکل عمده استفاده از این آلیاژها کاهش محسوس استحكام و مقاومت خزشي آنها با افزايش درجه حرارت است و لذا طراحی آلیاژهای منیزیمی مقاوم در برابر خزش بیش از پیش مورد توجه محققین قرار گرفته است. در سال ۱۹۷۵ میلادی نهاد پژوهشهای ملی ایالات متحده آمریکا، تحقیقاتی را پیرامون افزایش قابلیت کاربری آلیاژهای منیزیم آغاز کرد و از آن پس، گروههای آلیاژی مختلفی با استحکام خزشی بالاتر معرفی شدند[۵]. در یک تقسیم بندی کلی، آلیاژهای منیزیم را میتوان بر حسب میزان کاربرد به دو گروه اصلی آلیاژهای منیزیمی حاوی آلومینیم و فاقد آلومینیم تقسیم بندی نمود. در آلیاژهای ريختگى يايه منيزيم-آلومينيم، ميزان آلومينيم محتوی بین ۳ تا ۹ درصد وزنی متغیر است. با افزایش مقدار آلومینیم به بیش از ۳ درصد وزنی، رسوب گذاری فاز $Mg_{17}Al_{12}$ (β) قابل مشاهده است. این فاز با ممانعت از حرکت نابجاییها، عامل اصلی استحکامبخشی در دمای اتاق است[۶–۸]. در بین این گروه آلیاژها، آلیاژهای خانواده (AZ) Mg-Al-Zn، به علت حجم استفاده گسترده آنها در صنایع خودروسازی، جایگاه منحصر به فردی دارند. داشتن خواص مکانیکی خوب در دمای محیط، قابلیت ریخته گری خوب و قیمت مناسب، از برجستهترین مزایای این گروه از آلیاژهای ریختگی منیزیم هستند. عنصر آلیاژی روی علاوه بر این که سبب افزایش سیالیت مذاب می شود، تا حدی موجب استحکام بخشی به آلیاژهای منیزیم از طریق تشکیل محلول جامد و نیز رسوب سختی میشود[۲و۵]. در

آلیاژهای سری AZ، تشکیل فاز Μg₁₇Al₁₂ (β) در مرز دندریتها در درجه حرارتهای نسبتاً کم، عامل استحکام بخشی در این آلیاژها شناخته شده است؛ اما این اثر تنها تا دمای °C مشاهده می شود و پس از آن افت خواص مکانیکی آلیاژهای بەدلىل انحلال فاز $Mg_{17}Al_{12}$ ، اتفاق Mg–Al–Zn میافتد[۹]. این مشکل سبب شده است تا در سال-های اخیر، بهبود خواص مکانیکی این آلیاژها در درجه حرارتهای بالا به شدت مورد علاقه محققین قرار گیرد. این امر با افزودن عناصر آلیاژی سوم و چهارم محقق شده است. مطالعات اخیر نشان می-دهند که افزودن عناصر آلیاژی مانند سیلیسیم به آلياژ Mg-Al-Zn ميتواند در بهبود استحكام و سختى مؤثر باشد[١٩و١]. تحقيقات انجام شده نشان دادهاند که افزودن عنصر سیلیسیم به این آلیاژ از طريق تشكيل فاز Mg₂Si با نقطه ذوب C°،۱۰۸۵ سبب بهبود خواص دمای بالای این آلیاژ میشود. این فاز به دلیل نقطه ذوب بالا، وزن مخصوص کم، مدول الاستيسيته بالا، ضريب انبساط حرارتي كم و سختي زیاد، از پایداری حرارتی خوبی برخوردار بوده و می-تواند از لغزش مرزدانهها در درجه حرارتهای بالا جلوگیری کند[۱۱]. Yuan و همکارانش با بررسی تأثير افزودن سيليسيم بر AZ51 دريافتند كه با افزودن ۱ درصد سیلیسیم به آلیاژ پایه، علاوه بر تشکیل فازهای بین دندریتی Mg₁₇Al₁₂ در زمینه، ذرات فاز Mg₂Si در ساختار ایجاد میشوند. همچنین، نشان داده شده است که انجام عملیات انحلال در °C ۴۲۰° به مدت ۱۰ ساعت تنها باعث انحلال فاز $Mg_1 Al_{12}$ شده و ذرات $Mg_2 Si$ بدون تغییر در ریزساختار باقی میمانند. این مطلب حاکی از پایداری حرارتی ذرات Mg_2Si در برابر حرارت است [۱۲]. به علاوه تحقيقات Lu و همكارانش نشان دادهاند که در حضور سیلیسیم و با تشکیل Mg₂Si، به دلیل اختلاف در ضریب انبساط حرارتی میان زمینه و رسوبات، دانسیته تشکیل نابجاییها در مرز-دانهها افزایش یافته و لذا فاز Mg₁₇Al₁₂ ترجیحاً به صورت پیوسته شکل می گیرد[۱۳]. بنابراین ذرات Mg₂Si نقش مهمی را در بهبود پایداری حرارتی و خواص دما بالای آلیاژهای منیزیم ایفا میکنند. با

این وجود مشاهده شده است که در سرعتهای انجماد کمتر، در شرایط ریخته گری در ماسه و یا قالبهای فلزی پیشگرم شده، ذرات Mg₂Si ضمن درشت شدن، با مورفولوژی به شکل حروف چینی در میآیند که منجر به تخریب مجدد خواص مکانیکی میآیاژ میشوند. این موضوع ناشی از مورفولوژی نامناسب ذرات Mg₂Si است که سبب رشد و گسترش راحت ترک در فصل مشترک دو فاز

α-Mg و Mg₂Si می شود [۲۴-۱۶]. Geranmayeh و Mahmud گزارش کردهاند که با افزودن ۰/۷ درصد سیلیسیم به آلیاژ AZ61، ذرات Mg₂Si با مورفولوژی به شکل حروف چینی تشکیل می شوند [۱۷]. Srinivasan و همکارانش ضمن می ساختار میکروسکوپی و خواص مکانیکی آلیاژ AZ91در حضور عنصر سیلیسیم دریافتند که

افزودن سیلیسیم، باعث تشکیل ذرات درشت افزودن سیلیسیم، باعث تشکیل ذرات درشت Mg₂Si به شکل حروف چینی در امتداد رسوبات Mg₁₇Al₁₂ در مرزدندریتها میشود. بنابراین بهسازی و ظریف کردن فاز Mg₂Si میتواند یک روش مؤثر برای بهبود خواص مکانیکی آلیاژهای منیزیم حاوی سیلیسیم در نظر گرفته شود. گزارش شده است که افزودن آنتیموان به آلیاژ Mg₂S1 حاوی شده است که افزودن آنتیموان به آلیاژ Mg₂S1 حاوی مدی است که افزودن آنتیموان به آلیاژ Mg₂S1 حاوی مدوف چینی به چندوجهی ظریف در کنار توزیع آن-ها در امتداد مرزدندریتها شده و در نتیجه خواص مکانیکی در دمای بالا حفظ میشود[۶۱، ۱۸ و ۱۹]. همچنین در گزارش دیگری آمده است؛ کلسیم و فسفر نیز میتوانند به عنوان بهساز فاز Mg₂Si عمل کنند[۲۰]. به این ترتیب انتظار میرود تا با اضافه

سازی سیلیسیم و ایجاد فاز Mg_2Si با پایداری حرارتی بالا و نیز اضافه سازی کلسیم به منظور ایجاد تغییر در مورفولوژی ذرات Mg₂Si بهتوان مقاومت خزشی آلیاژهای خانواده AZ را افزایش داد. هدف از پژوهش حاضر، بررسی ریزساختار و رفتارخزشی منيزيم,AZ61–0.7Si–*x*Ca آلياژهاي (x = 0.2, 0.5, 1.0 wt%)در حالت ریختگی با استفاده از آزمونهای موضعی خزش فروروندگی است. آزمونهای موضعی امروزه با توجه به مصرف کم ماده و نیز عدم نیاز به ماشین کاری زیاد جهت نمونه سازی، از جایگاه معتبری در بررسی رفتار مکانیکی مواد برخوردارند. این روشها بخصوص زمانى اهميت ويژه مىيابند كه ماده مورد نظر ارزشمند و گرانبها بوده و یا مقدار کمی ماده جهت بررسی در اختیار باشد[۲۱]. در تحقیقات انجام شده تاکنون رفتار خزش فروروندگی آلیاژهای AZ61-0.7Si حاوى كلسيم بررسى نشده و لذا اين پژوهش میتواند بهعنوان اولین تحقیق رسمی در زمینه بررسی رفتار خزشی این آلیاژها با آزمونهای موضعی محسوب شود.

مواد و روشها

به منظور آلیاژسازی از شمش منیزیم، آلومینیم، روی و کلسیم به ترتیب با خلوص ۹۹/۹۰، ۹۹/۸۴، ۹۹/۹۹، ۹۹/۹۰ درصد وزنی استفاده شده است. همچنین آمیژان استفاده شدا میلیسیم مورد استفاده قرار گرفت. جدول ۱ ترکیب شیمیایی آلیاژهای مورد استفاده را نشان میدهد.

جدول ۱- ترکیب شیمیایی آلیاژهای مورد استفاده

÷L.[]	عنصر (wt%)					
ا ليار	Al	Zn	Si	Ca	Mg	
AZ61-0.7Si-0.2Ca	6.0	1.0	0.7	0.2	Bal.	
AZ61-0.7Si-0.5Ca	6.0	1.0	0.7	0.5	Bal.	
AZ61-0.7Si-1.0Ca	6.0	1.0	0.7	1.0	Bal.	

جهت انجام فرایند ذوب مواد اولیه از یک کوره الکتریکی و یک بوته گرافیتی به حجم ۲۵۰cc استفاده شد. جهت محافظت مذاب از اکسیداسیون در این پژوهش از فلاکس محافظ MAGREX-36 استفاده گردید. جهت جلوگیری از ورود اکسیژن، دهانه بوته توسط در پوش گرافیتی پوشیده شد تا ضمن جلوگیری از ورود اکسیژن و ممانعت از سوختن مذاب، با سوختن گرافیت و تولید CO2، اتمسفر محافظی نیز برای مذاب ایجاد نماید. عملیات ذوب در دمای ۲۲۳ K (۷۵۰ °C) انجام شد. پس از ذوب منيزيم خالص، عناصر آلياژي Al ،Zn و آمیژان 12Si %–Al به مذاب اضافه شد. فاصله زمانی بین هر بار اضافهسازی ۱۰ دقیقه بود و پس از هر مرحله اضافهسازی، مذاب توسط میلهای از جنس فولاد زنگ نزن کاملاً هم زده شد. پیش از ریخته گری نیز مذاب یک بار دیگر هم زده شد و سرباره آن گرفته شد. پس از اتمام مرحله آلیاژسازی، مذاب در قالبی Y شکل با دمای پیشگرم C°۲۰۰، ریختهگری گردید. برای جلوگیری از اغتشاش و محبوس شدن گاز از روش ریخته گری چرخان (Tilt) استفاده شد که در آن مذاب به آرامی و با حرکت بر روی دیـواره قالب، محفظه قالب را پر می کند.

با عمليات برشكاري، نمونههايي به ابعاد ۳×۱۰×۱۰ میلیمتر تهیه شد و سپس هر یک از آلیاژها با سمباده شمارههای ۴۰۰ تا ۲۰۰۰، با آب و بدون اضافه سازی ماده ساینده پولیش شدند. جهت تشخیص فازهای تشکیلدهنده ساختار، نمونهها به وسیله دستگاه پراشسنجی اشعه ایکس (XRD)، ساخت شرکت Philips مورد بررسی قرار گرفتند. همچنین به منظور بررسی جزئیات ساختاری از قبیل اندازه، مورفولوژی ذرات و نحوهی بهسازی ساختاری و تركيب شيميايي ذرات از ميكروسكوپ الكتروني روبشی (SEM) مدل VEGA-TESCAN مجهز به طیف سنج پراش انرژی (EDS)، استفاده گردید. ترکیب محلول اچ مورد استفاده در جدول ۲ آمده است. لازم به ذکر است که از هر ترکیب، آلیاژی به وزن ۱۵۰ گرم جهت انجام بررسی های ساختاری و خواص مکانیکی کفایت میکند و این خود شاهدی

بر حسن بزرگ روشهای آزمونهای موضعی در بررسی خواص آلیاژها است.

آزمون خزش فروروندگی با نیروی ثابت توسط یک دستگاه یونیورسال SANTAM ۲۰ KN، مجهز به کوره سه منطقهای، در محدوده دمایی K۴۸-۵۲۳ K به مدت زمان های ۰/۵، ۲، ۵، ۱۵، ۳۰، ۶۰ و ۱۲۰ دقیقه بر روی نمونهها، انجام و نتایج حاصله مقایسه شدند. دقت نیرو سنج (Load Cell) دستگاه برابر با N/۱ N بود. یک فرورونده هرمی (ویکرز) از جنس کاربید تنگستن بر روی بازویی از جنس فولاد زنگ نزن ۳۱۶L که مستقیماً با نیروسنج دستگاه در تماس بود، سوار شد. مجموعهی نمونه و فرورونده در حین آزمون داخل کوره قرار گرفت. به منظور همدما شدن نمونه، قبل از شروع آزمون، نمونهها به مدت ۱۵ دقیقه در کوره نگاه داشته شد. نیروهای ۵ و ۱۵ نیوتن با سـرعت پیشروی ^۱-۵ mm min در مدت زمانهای مذکور بر نمونهها اعمال شد. لازم به ذکر است که در بررسیهای خزشی صورت گرفتهی قبلی از طریق آزمونهای خزش موضعی و غیر موضعی دیگر بر روی آلیاژ پایه (AZ61–0.7Si)، دو رژیم مختلف در محدوده تنشهای پایین و بالا در دماهای مختلف مشاهده شده است [۱۷]. از این رو در پژوهش حاضر از دو نیروی ۵ و ۱۵ نیوتن برای انجام بررسی رفتار خزشی، استفاده شده است. بعد از هر بارگذاری نمونه از محیط آزمون خارج شده و قطر اثر فرورونده توسط میکروسکوپ نوری مشاهده و اندازه گیری شد. اقطار اندازه گیری شده، میانگین حداقل ۳ آزمون بر روی نمونههاست.

آنالیز خزش فروروندگی با فرورونده هرمی⁽

در این آزمون یک فرورونده کاربید تنگستن تحت بار ثابت بر روی سطح نمونه فرو میرود و به منظور بررسی رفتار خزشی نتیجه آزمون به صورت میزان عمق فرورفته و یا سطح مقطع اثر فرورونده توسط تابعی از زمان ثبت میشود.

\-Indentation Creep

اتانول	آب	اسید استیک	اسيد پيکريک		
(<i>mL</i>)	(<i>mL</i>)	(<i>mL</i>)	(g)		
۵۰	۵	١.	۴		

جدول ۲ – ترکیب محلول اچ مورد استفاده

منحنی ایده آل خزش در حالت کشش شامل ۳ مرحلهی؛ خزش مقدماتی، خزش پایدار و گلویی شدن است. در حالت فشاری مرحله سوم مشاهده نمی شود. لازم به ذکر است برای محدوده وسیعی از دماها و تنشها، بیش ترین قسمت تغییر شکل در مرحله دوم خزش که سرعت تغییر شکل تقریباً ثابت است، اتفاق می افتد. معادله بنیادینی که رفتار تغییر شکل فلزات خالص و آلیاژها را در مرحله دوم خزش توضیح می دهد، رابطه معروف توانی است و به صورت رابطه (۱) بیان می شود [۲۲]:

$$\overset{\circ}{\varepsilon} = \frac{AGbD_0}{kT} \left(\frac{b}{d}\right)^p \left(\frac{\sigma}{G}\right)^n \exp\left(\frac{-Q}{RT}\right) \quad (1)$$

G در این رابطه \mathcal{F} نرخ خزش، σ تنش اعمالی، G مدول برشی، d بردار برگرز، D_0 ثابت نفوذ، k ثابت بولتزمان، T دمای مطلق آزمون، b میانگین اندازه Q دانه، q توان تنش، Q دانه، q توان تغان معکوس اندازه دانه، n توان تنش، Q دانه، q توان معکوس اندازه دانه، n توان تنش، g دانرژی فعال سازی خزش، R ثابت جهانی گازها و h مکانیز فعال سازی خزش، R ثابت جهانی گازها و h مکانیز معال سازی خزش، r ثابت مهانی گازها و h مکانیز ماسازی خزش در دمای بالا استفاده می شود. همچنین فرآیند خزش در مای بالا استفاده می شود. همچنین توان خزش (Q_c) مکانیزمهای تغییر شکل خزشی مواد توسط دو مقدار توان خزش (n) و انرژی اکتیواسیون خزش (q_c) قابل شناسایی و تفکیک است. تحلیلهای متفاوتی برای بررسی این دو پارامتر مهم در خزش فروروندگی اب فروروند گی از روش کلاسیک توانی استفاده شده است. محاسبات از روش کلاسیک توانی استفاده شده است. محاسبات مربوط به این روش در تعیین توان تنش و انرژی

فعالسازی، قبلا در مقالات علمی مورد تجزیه و تحلیل قرار گرفتهاند[۲۵–۲۲]. بر این اساس با رسم نمودار قطر اثر فرورونده بر حسب زمان، میتوان مقدار n را محاسبه نمود[۲۴]. انرژی فعالسازی از رسم منحنیهای (1) برحسب 1/T در سختی ثابت محاسبه میشود. شیب این منحنی برابر Q/R

نتایج و بحث بررسیهای ریز ساختاری

الگوی پراش اشعه ایکس (XRD)، برای تعیین فازهای موجود در ساختار آلیاژهای 0.7Si–0.7Si حاوی کلسیم در شکل (۱) نشان داده شده است.

نتایج حاصل از الگوی پراش آلیاژها، حاکی از حضور فازهای (Mg-M) و ترکیبات بین فلزی Mg₂Si ، Mg₁₇Al₁₂ و پیکهای مشخصه فازهای CaMgSi و CaSi₂ CaSi₂ به ترتیب با نقاط ذوب CaMgSi [۲۶] و C^o ۱۰۳۳ [۲۷] هستند. همچنین ملاحظه می شود که با افزایش میزان کلسیم از ۲/۰ به ۱/۰ درصد وزنی شدت پیکهای CaMgSi افزایش یافته است.

بررسی ریزساختار آلیاژهای حاوی ۰/۲، ۵/۰ و ۱ درصد کلسیم با میکروسکوپ الکترونی روبشی صورت گرفت و نتایج آن در شکل (۲) ارائه شده است.



شکل ۱- نتایج XRD آلیاژهای حاوی درصدهای مختلف کلسیم

همان گونے کے مشاہدہ مے شود، ریزساختار شامل ذرات پراکنده ترکیبات بین فلزی در مرز دندریتهای α-Mg است. این ذرات پراکنده در ساختار به رنگهای سفید و خاکستری تیره در ریزساختار قابل مشاهده هستند. نتایج حاصل از آناليز EDS در آلياژ AZ61–0.7Si–1.0Ca مطابق جدول ۳ نشان میدهد که نقطه A ، معرف فاز Mg₁₇Al₁₂ است. نقطه B، حاوى عناصر Mg است که با توجه به نتایج XRD به نظر می سد که این فاز Mg₂Si بوده که با مورفولوژی چند وجهی بر روی فازهای CaMgSi و CaSi2 ایجاد شده است [۱۲،۲۸،۲۹]. لازم به ذکر است که اختلاف اندک نتایج حاصل از آنالیز EDS با درصد اتمی فازهای Mg₂Si ،Mg₁₇Al₁₂ ناشی از دریافت سیگنالهای اضافی از فاز زمینه منیزیم است که در زیر فاز مورد نظر قرار دارد.

و همکارانش در بررسی ریزساختار آلیاژ Yuan و همکارانش در بررسی ریزساختار آلیاژ مات مرافع مرافع ۲/۰ درصد وزنی کلسیم، علت تغییر مورفولوژی Mg₂Si را تشکیل فاز اولیهای با ترکیب CaSi₂ گزارش کردهاند[۱۲]. در تحقیقی

دیگر که بر روی ریزساختار و خواص مکانیکی آلیاژ Mg–6Zn–1Si–0.25Ca صورت پذیرفته است، مجدداً تاثیر حضور ذرات CaSi₂ به عنوان محلهای مناسب برای جوانه زنی غیرهمگن Mg₂Si گزارش شده است[۸۸]. Kim و همکاران نیز در بررسی شده استMg₂Si و همکاران نیز در بررسی بهسازی مورفولوژی Mg₂Si در آلیاژ روش ریخته گری کوبشی که با میکروسکوپ الکترونی مروش ریخته گری کوبشی که با میکروسکوپ الکترونی عبوری انجام دادند؛ با اثبات وجود الگوی تفرق دوگانه، ترکیب زیر لایهای که به عنوان محلی مناسب برای جوانهزنی غیرهمگن Mg₂Si عمل نموده است را، CaSi₂ گزارش کردهاند[۲۹].

بررسی ریزساختار آلیاژهای مورد بحث، به وضوح بیانگر تغییر در مورفولوژی ذرات Mg₂Si در ساختار است. همانگونه که در شکل ۲- (الف) مشاهده میشود، با افزودن ۲/۲ درصد وزنی کلسیم، مورفولوژی به شکل حروف چینی ذرات Mg₂Si تیغهای، شکسته میشود و این ذرات با وجود شکل تیغهای، شکل حروف چینی خود را تا حدودی از دست می-دهند.



شکل۲- تصویرالکترونهای برگشتی از ذرات ایجاد شده در آلیاژ AZ61-0.7Si حاوی مقادیر مختلف کلسیم جدول ۳- ترکیب شیمیایی ذرات نشان داده شده در شکل۲- (ج) برای آلیاژ AZ61-0.7Si-1.0Ca حاصل از EDS

Phase/Particle	Element (at. %)					
r nase/r article	Mg	Al	Si	Zn	Ca	
$Mg_{17}Al_{12}$ (A)	59.2	40.1	-	0.7	-	
Mg ₂ Si (B)	61.1	Ι	30.4	-	8.5	

طبق شکل۲- (ب)، افزایش میزان کلسیم به ۵/۰ درصد وزنی، باعث بروز و شکلگیری فازهای چند -وجهی شکل در ساختار میشود. با افزایش مقادیر بیشتر کلسیم تا میزان ۱ درصد وزنی، تشکیل فازهای چند وجهی شکل Mg₂Si به خوبی در شکل۲- (ج) قابل مشاهده است.

آزمون خزش فرورونده

آزمون خزش فروروندگی با فرورونده هرمی شکل، برروی هر سه آلیاژ انجام شد. نتایج بدست آمده از آزمون با نیروهای ۵ و ۱۵ نیوتن و زمانهای۱۲۰- ۲۵- دقیقه به صورت نمودارهای تغییرات قطر اثر بر حسب زمان در دماهای K۴۸ K ۴۹۸، ۴۷۳ و ۵۲۳ رسم شده و در شکل (۳) آورده شده است. با توجه به شکل دو ناحیه مجزا در منحنىها مشاهده مىشود. ناحيه اول كه شامل يك افزایش ناگهانی قطر اثر با زمان است و در ادامه، قطر اثر با زمان به طور خطی و با شیب کمتر افزایش می یابد و به مقدار ثابت کم ترین نرخ کرنش و یا کم-ترین نرخ تغییرشکل میرسد و به دلیل ماهیت فشاری این آزمون و عدم گلویی شدن و پارگی، ناحیه سوم خزش که در منحنیهای متداول خزش وجود دارد، دیده نمی شود. در هر یک از دماهای مورد بررسی و در زمان ثابت، با افزایش مقادیر کلسیم از ۰/۲ به ۱/۰ درصد وزنی، قطر اثر فرورونده کاهش می یابد که نشان دهنده مقاومت به خزش آلیاژ با افزایش میزان کلسیم است. Geranmayeh و Mahmudi، به بررسی رفتار خزشی آلیاژ AZ61-0.7Si از طريق أزمون خزش فروروندگی موضعی پرداختهاند[۱۷]. شکل (۴) مقایسهای کلی بین نتایج حاصل از بررسی این محققین با پژوهش حاضر را نشان مىدهد. همان گونه كه ملاحظه مى-شود، نمای کلی منحنیهای خزش این خانواده مشابه آلياژ AZ61-0.7Si است. همچنين آثار مفيد افزایش کلسیم در بهبود رفتار خزشی بهخوبی مشهود است.

منحنیهای مربوط به روش کلاسیک توانی برای نمونههای مختلف آزمایش شده در نیروهـای N ۵ و ۱۵ در شکل (۵) آورده شده است. در این روش با مقایسه منحنیهای خزش ترسیم شده در هر یک از نیروهای اعمالی، مشاهده می شود که در یک دمای ثابت، با افزایش مقدار کلسیم از ۰/۲ به ۱ درصد وزنی، قطر اثر فرورونده کاهش یافته است که این امر به معنای افزایش مقاومت آلیاژ به خزش است. با نگاهی دقیقتر به مقادیر توان تنش بدست آمده، ملاحظه می شود که مقادیر توان تنش با افزایش دما از ۴۴۸ به ۵۲۳ K کاهش می یابند. تغییر توان تنش در دماهای مختلف می تواند به دلیل ناپایداری ريزساختار ضمن خزش باشد. همچنين تغييرات شدید توان تنش در آلیاژهای خانواده AZ61–0.7Si–xCa حكايت از دو رژيم متفاوت در تنش پایین و بالا دارد؛ به طوری که مقادیر (n) در تنش پایین در محدوده ۷-۴ و در تنش بالا در محدوده ۱۴-۱۱ قرار دارد. همچنین با رسم نتایج ا برحسب 1/T در سختی ثابت و محاسبه $\ln(t)$ شیب منحنیهای حاصله، انرژی فعالسازی محاسبه می شود که نتایج آن در شکل (۶) مشاهده می شوند. ملاحظه می شود، شیب این منحنی ها نیز دو رژیم مختلف را نشان میدهند. در رژیم اول که در تنش پایین غالب است، انرژی فعالسازی متوسط معادل برای آلیاژهای AZ61-0.7Si-0.2Ca، AZ61–0.7Si–1.0Ca ،AZ61–0.7Si–0.5Ca به ترتیب (۸۹/۵ ،۹۴/۰ (kJ/mol) به دست آمده که بسیار کمتر از انرژی فعالسازی نفوذ در خود منیزیم ($Q_{
m ld} = 135 \;
m kJ/
m mol$) منیزیم ($Q_{
m ld} = 135 \;
m kJ/
m mol$ انرژی فعالسازی نزدیک به انرژی فعالسازی نفوذ از طریق هسته نابجاییهای منیزیم ($Q_{
m pd}$) است که حدوداً ۰/۷ مقدار انرژی فعالسازی نفوذ در خود یعنی Q_{pd} = 95 kJ/mol است[۳۰]. همچنین در رژیم تنشی بالا، مقادیر انرژی فعالسازی متوسط به ترتیب به (۱۳۸/۷ (kJ/mol)، ۱۳۶/۸، ۱۳۶/۴ می-رسد که این مقادیر با تفاوت اندکی، بسیار نزدیک به (Q_{ld}) انرژی فعالسازی نفوذ در خود منیزیم هستند.

تحليل رفتار خزشي



شکل ۳- منحنیهای قطر اثر فرورونده برحسب زمان برای آلیاژهای AZ61-0.7Si-xCa در نیروهای ۵ و ۱۵



شکل ۴– مقایسهی قطر اثر فرورونده هرمی بر حسب زمان برای آلیــاژهای AZ61–0.7Si–0.2Ca ،AZ61–0.7Si قرورونده هرمی بر حسب زمان برای آلیــاژهای AZ61–0.7Si–0.2Ca و AZ61–0.7Si–0.5Ca در دمای الف) ۴۴۸ K و ب)



شکل ۵- منحنیهای خزش فروروندگی به روش کلاسیک توانی برای آلیاژهای AZ61-0.7Si-xCa درنیروهای ۵ و ۱۵ نیوتن

نتایج توان تنشی و انرژی فعالسازی بدست آمده در تطابق نسبتاً بالا با نتایج گزارش شده در ادبیات علمی جهان است. Geranmayeh و Mahmudi [۱۹ و ۳۱ و ۳۱]، در تحقیقاتی که بر روی رفتار خزشی آلیاژ فروروندگی با فرورونده استوانهای و هرمی در محدوده فروروندگی با فرورونده استوانهای و هرمی در محدوده دمای ۲۳ ۴۲۳ – ۵۲۳ انجام دادهاند؛ مقادیر توان تنش در تنشهای پایین در هریک از آزمونهای خزشی را به مقادیر انرژی فعال سازی متناظر را ۹۰/۷ ، ۹۰/۷ و متش اعمالی، تغییر شدیدی در مقادیر این پارامترها مشاهده شده است، به طوری که مقادیر توان تنشی به ترتیب در محدودههای ۱۰–۱/۸ ، ۲۱–۱۰/۴ و ۱۳/۵

۱۴۱/۹ و مقادیر انرژی فعالسازی (kJ/mol) ۱۴۱/۹ در خزش فشاری و (kJ/mol) ۱۴۰/۵ در خزش با فرورونده استوانهای و (kJ/mol) ۸/ ۱۳۶ در خزش با فرورونده هرمی رسیده است که نتایج حاصل از این آزمونها، مکانیزم غالب خزش را در محدوده تنشهای پایین، لغزش ویسکوز نابجاییها و در محدوده تنش پایین، لغزش ویسکوز نابجاییها و در محدوده تنش مهای بالا صعود نابجاییها معرفی مینماید. همچنین در تحقیق وسیعی که Nayyeri و معاید. همچنین در تحقیق وسیعی که ایرانهای ریختگی خانواده جهت بررسی رفتار خزشی آلیاژهای ریختگی خانواده شده است که در آنها در تنشهای پایین، مقادیر توان شده است که در آنها در تنشهای پایین، مقادیر توان شده است که در آنها در تنشهای پایین، مقادیر توان مدوده ایرژی فعالسازی به ترتیب در محدوده (kJ/mol) ۹/۱۲–۱۶/۹ و در تنشهای بالا په ترتیب در محدودهی ۱۲/۶-۱۰ و (kJ/mol)

۸/۹–۱۶۰/۱۶۳ گزارش شده است. مکانیزم خزش در این خانوادهها در محدوده تنشهای پایین، لغزش ویسکوز نابجاییها از طریق هسته نابجاییها و در محدوده تنشهای بالا صعود نابجایی با مقداری تنش-های برگشتی مشابه آنچه در آلیاژهای پیرسخت شونده دیده میشود، گزارش گردیده است. همچنین در ادبیات علمی تحقیقات مشابه دیگری نیز که از طریق آزمونهای خزش کششی و فروروندگی بر روی آلیاژهای منیزیم صورت پذیرفته است، وجود دارد که با نتایج تحقیق حاضر مطابقت دارد[۳۷-۳۵]. با توجه به مطالب ارائه شده پیرامون نحوه تشخیص مکانیزم خزش[۳۸] و نتایج گزارش شده مشابه در ادبیات علمی می توان استنباط نمود؛ در کلیه آلیاژهای AZ61–0.7Si–xCa، دو مكانيزم خزشي در رژيم تنشی پایین و بالا فعال است؛ به گونهای که در رژیم تنشی پایین با توانهای تنشی در محدوده صعود نابجاییها و انرژی فعالسازی نزدیک به نفوذ از طریق

هسته نابجاییهای منیزیم، مکانیزم غالب عمل کننده، لغزش ويسكوز نابجايىها تحت كنترل نفوذ از طريق هسته نابجاییها و در رژیم تنشی بالا با توان تنشی بالا و انرژی فعالسازی نزدیک به انرژی فعالسازی نفوذ در خود منیزیم، صعود نابجاییها به همراه مقادیری تنش برگشتی مشابه آنچه در آلیاژهای سخت شونده رسوبی مشاهده می شود، مکانیزمهای غالب ییشنهادی باشند. همچنین در مقایسهای که با آلیاژ AZ61-0.7Si صورت یذیرفته، مشاهده شده است که مکانیزمهای مطرح شده در دو رژیم تنشی پایین و بالا در این آلیاژ مشابه با مکانیزمهای پیشنهادی آلیاژهای تحقيق حاضر است؛ به اين معنا كه افزودن عنصر آلياژي كلسيم به آلياژ AZ61–0.7Si با حفظ مكانيزم تغییر شکل، از طریق تغییر در اندازه و مورفولوژی ذرات Mg₂Si سبب بهبود مقاومت خزشی آلیاژ در دماهای بالا خواهد شد.



شکل ۶- منحنیهای محاسبه انرژی فعال سازی برای آلیاژهای AZ61-0.7Si-xCa درنیروهای ۵ و ۱۵ نیوتن

نتيجهگيري

با مطالعه ریزساختار و بررسی رفتار خزشی آلیاژ AZ61–0.7Si حاوی ۲/۰، ۵/۰و۰/۱ درصد وزنی کلسیم نتایج زیر حاصل شد: ۱- ریزساختار آلیاژ حاوی ترکیبات بین فلزی ۱- میناه β-Mg₁₇Al₁₂، در ۲۰. مناه α-Mg

۲- رفتار خزشی آلیاژ AZ61–0.7Si حاوی ۲/۰، ۵/۰و۰/۱ درصد وزنی کلسیم، به دو رژیم تنشی مختلف تقسیم میشود. در رژیم تنشی پایین، توان تنشی بین ۷-۴ و انرژی فعالسازی نزدیک به انرژی فعالسازی نفوذ از طریق هسته نابجاییهای منیزیم است و در رژیم تنشی بالا، توان تنشی بین ۱۴–۱۱ و انرژی فعالسازی بسیار نزدیک به انرژی فعالسازی نفوذ در خود منیزیم به دست آمدهاند که با اطلاعات موجود در ادبیات علمی جهان مطابقت دارد.

 ۳- براساس مقادیر توانهای تنش و انرژی فعال سازی محاسبه شده، در رژیم تنشی پایین، مکانیزم غالب
 عمل کننده، لغزش ویسکوز نابجاییها تحت کنترل
 Vol. 29, pp. 5259–5271.

6-K.U. Kainer, Magnesium Alloys and Technology, Wiley–VCH, Weinheim, 2003, pp. 1–23.

7-F. Kabirian, R. Mahmudi, "Effects of Zr Additions on the Microstructure and Impression Creep Behavior of AZ91 Magnesium", Metallurgical and Materials Transactions A, 2010, Vol. 41A, pp. 3488–3498.

8-M.O. Pekguleryuz and A.A. Kaya, "Creep resistance magnesium alloys for power train applications", Advanced Engineering Materials, 2003, Vol. 5, pp. 866–879.

9-I.J. Polmear, Light Alloys, 2nd ed., Chapman and Hall Inc., New York, 1989, pp. 170–188.

10-H. Gjestland, G. Nussbaum, G. Regazzoni, O. Lohne, O. Bauger, Stress-relaxation and creep behaviour

نفوذ از طریق هسته نابجاییها در رژیم تنشی بالا، صعود نابجاییها به همراه مقادیری تنش برگشتی مشابه آنچه در آلیاژهای سخت شونده رسوبی مشاهده میشود، به عنوان مکانیزم غالب پیشنهاد میشود.

۴- در بررسی رفتار خزشی آلیاژهای AZ61-0.7Si-xCa مشاهده شد که با افزایش درصد کلسیم تا ۱ درصد، قطر اثر فرورونده کاهش می یابد که این امر به معنای افزایش مقاومت خزشی آلیاژ حاوی ۱ درصد کلسیم است.

۵- در مقایسهای که با آلیاژ AZ61–0.7Si صورت پذیرفته، مشاهده شده است که افزودن عنصر آلیاژی کلسیم به آلیاژ AZ61–0.7Si با حفظ مکانیزم خزش، از طریق تغییر در اندازه و مورفولوژی ذرات Mg₂Si، سبب بهبود مقاومت خزشی آلیاژ در دماهای بالا خواهد شد.

References:

1- I.J. Polmear, Light Alloys, Metallurgy of light metals, 3rd ed., Amold, London, 1995.

2-Y.C. Lee, A.K. Dahle, D.H. StJohn, "The role of solute in grain refinement of magnesium", Metallurgical and Materials Transactions A, 2000, Vol. 31, pp. 2895–2906.

3-A.A. Lou, "Magnesium: Current and potential automotive applications", Journal of the Minerals, Metals and Materials Society, 2002, Vol. 54, pp. 42–48.

4-B.L. Mordike, "Development of highly creep resistant magnesium alloys", Journal of Materials Processing Technology, 2001, Vol. 117, pp. 391–394.

5-A. Luo, and M.O. Pekguleryuz, "Review–Cast magnesium alloys for elevated temperature applications", Journal of Materials Science, 1994, of some rapidly solidified magnesium alloys, Materials Science and Engineering A, 1991, Vol. 134, pp. 1197–1200.

11-L. Liao, X. Zhang, H. Wang, "Precipitation behavior and damping characteristic of Mg–Al–Si alloy", Materials Letters, 2005, Vol. 59, pp. 2702–2705.

12-G.Y. Yuan, Z.L. Liu, Q.D. Wang, W.J. Ding, "Microstructure refinement of Mg–Al–Zn–Si alloys", Materials Letters, 2002, Vol. 56, pp. 53–58.

13-Y. Lu, Q. Wang, X. Zeng, W. Ding, Y. Zhu, "Effect of Si on the precipitation behavior of Mg–6Al alloy", Journal of Materials Science Letters, 2001, Vol. 20, pp. 397–399.

14-M.O. Pekguleryuz, "Development of Creep Resistant Magnesium Diecasting Alloys", Materials Science Forum, 2000, Vol. 350–351, pp. 131– 140.

15-M.B. Yang, J. Shen, L. Bai, F.S. Pan, "Effects of Sr on the microstructure, tensile and creep properties of AZ61–0.7Si magnesium alloy", 2009, Vol. 16, pp. 89–95

16-A. Srinivasan, U.T.S. Pillai and B.C. Pai, "Microstructure and mechanical properties of Si and Sb added AZ91 magnesium alloy", Metallurgical and Matreials Transactions A, 2005, Vol. 36A, pp. 2235–2243.

17-A.R. Geranmayeh, R. Mahmudi, "Indentation creep of a cast Mg–6Al– 1Zn–0.7Si alloy", Materials Science and Engineering A, 2014, Vol. 614, pp. 311–318.

18-A. Srinivasan, J. Swaminathan, M.K. Gunjan, U.T.S. Pillai and B.C. Pai, "Effect of intermetallic phases on the creep behavior of AZ91 magnesium alloy", Materials Science and Engineering A, 2010, Vol. 527, pp. 1395-1403.

19-A. Srinivasan, J. Swaminathan, U.T.S. Pillai, K. Guguloth and B.C. Pai, "Effect of combined addition of Si and Sb on the microstructure and creep properties of AZ91 magnesium alloy", Materials Science and Engineering A, 2008, Vol. 485, pp. 86–91.

20-J.J. Kim, D.H. Kim, K.S. Shin, N.J. Kim, "Modification of Mg2Si morphology in squeeze cast alloys by Ca or P addition", Scripta Materialia, 1999, Vol. 41, pp. 333–340.

21-A. Juhasz, P. Tasnadia and I. Kovacs, "Superplastic indentation creep of lead-tin eutectic", Journal of Materials Science Letters, 1986, Vol. 5, pp. 35-36

22-A.K. Mukherjee, J.E. Bird, J.E. Dorn, "Experimental correlation for high temperature creep", Trans. Am. Soc. Met. Trans. ASM, 1969, Vol. 62, pp. 155–179.

23-R. Roumina, B. Raeisinia, R. Mahmudi, "Indentation creep of antimonial lead alloys", Journal of Materials Science Letters, 2003, Vol. 22, pp. 1435–1437.

24-A. Juhasz, P. Tasnadia, I. Kovacs, "Superplastic indentation creep of lead-tin eutectic", Journal of Materials Science Letters, 1986, Vol. 5, pp. 35– 36.

25-P.M. Sargent, M. Ashby, "Indentation creep", Materials science and technology, 1992, Vol. 8, pp. 594– 601.

26-N. Miyazaki, N. Adachi, Y. Todaka, H. Miyazaki, Y. Nishino, "Thermoelectric property of bulk CaMgSi intermetallic compound", Journal of Alloys and Compounds, 2016, Vol. 08, p. 227. 27-J. Grobner, I. Chumak, R. Schmid-Fetzer, "Experimental study of ternary Ca–Mg–Si phase equilibria and thermodynamic assessment of Ca–Si and Ca–Mg–Si systems", Journal of Intermetallics, 2003, Vol. 11, pp. 1065–1074.

28-Y. Guangyin, L. Manping, D. Wenjiang, A. Inoue, "Microstructure and mechanical properties of Mg–Zn–Si-based alloys", Materials Science and Engineering A, 2003, Vol. 357, pp. 314–320.

29-J. Kim, D. Kim, K.S. Shin and N.J. Kim, "Modification of Mg2Si morphology in squeeze cast Mg–Al– Zn–Si by Ca or P addition", Scripta Materialia, 1999, Vol. 41, pp. 333– 340.

30-J.P. Poirier, Creep of Crystals, High Temperature Deformation Processes in Metals,Ceramics and Minerals, Cambridge University Press, New York, 1985, pp. 94–144.

31-A. R. Geranmayeh, R. Mahmudi, "Compressive and impression creep behavior of a cast Mg–Al–Zn–Si alloy", Materials Chemistry and Physics, 2013, vol. 139, pp. 79–86.

32-G. Nayyeri and R. Mahmudi, "Enhanced creep properties of a cast Mg–5Sn alloy subjected to agingtreatment", Materials Science and Engineering A, 2010, Vol. 527, pp. 4613–4618. 33-G. Nayyeri and R. Mahmudi, "The microstructure, creep resistance, and high-temperature mechanical properties of Mg–5Sn alloy with Ca and Sb addition, and aging treatment", Materials Science and Engineering A, 2010, Vol. 527, pp. 5353–5359.

34-G. Nayyeri and R. Mahmudi, "The microstructure and impression creep behavior of cast Mg–5Sn–xCa alloys", Materials Science and Engineering A, 2010, Vol. 527, pp. 2087–2098.

35-B. Kondori and R. Mahmudi, "Impression creep characteristics of a cast Mg alloy", Metallurgical and Materials Transactions A, 2009, Vol. 40A, pp. 2007–2015.

36-H. Somekawa, K. Hirai, H. Watanabe, Y. Takigawa, K. Higashi, "Dislocation creep behavior in Mg–Al–Zn alloys", Materials Science and Engineering A, 2005, Vol. 407, pp. 53–61.

37-E. Mohammadi Mazraeshahi, B. Nami, S.M. Miresmaeili, Investigation on the impression creep properties of a cast Mg–6Al–1Zn magnesium alloy, Materials & Design, 2013, Vol. 51, pp. 427–431.

38-O.D. Sherby and P.M. Burke, "Mechanical behavior of crystalline solids at elevated temperature", Progress in Materials Science, 1968, Vol. 13, pp. 323–390.