فصلنامه علمي پژوهشي فرآیندهای نوین در مهندسی مواد ma.iaumajlesi.ac.ir ارزیابی رفتار خزشی کامپوزیتهای نانوساختار Al – Al<sub>2</sub>O و (Al<sub>3</sub>V – Al<sub>2</sub>O ) – Al تولید شده به روش آلیاژسازی مکانیکی و اکستروژن گرم سيده زهرا انوري"، فتح الله كريم زاده'، محمد حسين عنايتي' ۱- استادیار، گروه مهندسی مکانیک و متالورژی، دانشگاه پیام نور، تهران، ایران.

۲- استاد، دانشکده مهندسی مواد، دانشگاه صنعتی اصفهان، اصفهان، ایران.

szanvari@pnu.ac.ir \*

چکیدہ	اطلاعات مقاله
در سال.های اخیر خواص خزشی و پایداری حرارتی کامپوزیت.های زمینه آلومینیمی بهطور گسترده موردتوجه قرار گرفته است. دلیل این ه	دريافت: ۱۴۰۳/۰۵/۰۳
مقاومسازی هر چه بیشتر این مواد جهت کاربردهای دمای بالا است. بهطورکلی افزودن ذرات تقویتکننده به زمینه آلومینیمی سبب افزایش م	پذیرش: ۱۴۰۳/۰۶/۲۹
خزشی زمینه می شود؛ بنابراین در این پژوهش رفتار خزشی کامپوزیتهای نانوساختار زمینه آلومینیم حاوی تقویت کنندههای Al <sub>3</sub> V و 3V-Al <sub>2</sub> O3	کلید واژگان:
شده با استفاده از فرآیند آلیاژسازی مکانیکی، پرس سرد و اکستروژن گرم مورد ارزیابی قرار گرفت. مرفولوژی و ریزساختار نمونههای تولید شده با	كامبوزيت زمينه آلومينيم،
از میکروسکوپ الکترونی روبشی بررسی شد. رفتار خزشی نمونهها در محدوده دمایی ۲۵۰ تا ۳۵۰ درجه سانتیگراد مورد ارزیابی قرار گرف	آل اثريا: م مكانيك
بهدست آمده نشان داد حضور ذرات تقویت کننده Al <sub>3</sub> V و Al <sub>3</sub> V-Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> باعث بهبود رفتار خزشی نانو کامپوزیت ها شده است و هر دو نمونه نانو کا	اليارساري مانايسي،
رفتار خزشی مشابهی از خود نشان دادند. همچنین توان تنش ظاهری در محدوده ۴–۱۰ به دست آمد و به دما و تنش وابستگی زیادی دارد. بررسیها	اکستروژن کرم،
شده نشان داد مکانیزم خزش در دماهای موردمطالعه برای هر دو نمونه صعود نابجاییها است. بهعلاوه، انرژی فعالسازی ظاهری برای دو نمو	خزش.
10wt.% (Al <sub>3</sub> V-Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ) و Al-10wt.% Al <sub>3</sub> V و ۱۷۸ و ۱۷۱ کیلوژول بر مول به دست آمد و بزرگ <sup>ی</sup> تر از انرژی فعالسازی نفوذ خ	
آلومینیم بود. همچنین رفتار خزشی کامپوزیتها همراه با تنش آستانه بود که با افزایش دما کاهش یافت. تصاویر میکروسکوپی سطح شکست ند	
خزشي نشاندهنده رفتار شکست ترد نمونهها بود.	

## Evaluation of Creep Behavior of Al-Al<sub>3</sub>V and Al-(Al<sub>3</sub>V-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) Nanostructured Composites Produced by **Mechanical Alloying and Hot Extrusion**

#### Seyedeh Zahra Anvari<sup>1\*</sup>, Fatollah Karimzadeh<sup>2</sup>, Mohamad Hossein Enayati<sup>2</sup>

1- Department of Mechanical and Metallurgical Engineering, Payame Noor University (PNU), Tehran, Iran.

2- Department of Materials Engineering, Isfahan University of Technology, Iran.

\* szanvari@pnu.ac.ir

#### Abstract

Article Information	Abstract
Original Research Paper	In recent years, the creep behavior and thermal stability of aluminum matrix composites have
Doi: 10.71753/ma.2025.1127095	attracted considerable attention due to their potential for high-temperature applications. The
Keywords:   a     Aluminum Matrix Composites,   a     Mechanical Alloying,   a     Hot Extrusion,   a     Creep.   a     It   a     It   a     Aluminum Matrix Composites,   a     Mechanical Alloying,   a     Hot Extrusion,   a     Creep.   a     It   a	addition of reinforcement particles to the aluminum matrix is known to enhance creep resistance. In this study, the creep behavior of aluminum matrix nanocomposites reinforced with $Al_3V$ and $Al_3V-Al_2O_3$ particles fabricated using mechanical alloying, cold pressing, and hot extrusion was investigated. The morphology and microstructure of the produced samples were characterized using scanning electron microscopy (SEM). Creep tests were conducted in the temperature range of 250 to 350 °C. The results demonstrated that the presence of $Al_3V$ and $Al_3V-Al_2O_3$ reinforcements improved the creep resistance of the nanocomposites, with both composites
	exhibiting similar creep behavior. The true stress exponent was found to be in the range of 4-10, indicating a strong dependence on temperature and stress. The dominant creep mechanism at the tested temperatures was determined to be dislocation climb. The apparent activation energies for Al-10wt.%(Al <sub>3</sub> V-Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ) and Al-10wt.%Al <sub>3</sub> V composites were 178 and 161 kJ/mol, respectively, which were higher than the self-diffusion activation energy of aluminum. The creep behavior of the composites exhibited a threshold stress that decreased with increasing temperature. Fractography revealed a brittle fracture mode for the creep specimens.

#### Please cite this article using:

Seyedeh Zahra Anvari, Fatollah Karimzadeh, Mohamad Hossein Enayati, Evaluation of Creep Behavior of Al-Al<sub>3</sub>V and Al-(Al<sub>3</sub>V-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) Nanostructured Composites Produced by Mechanical Alloying and Hot Extrusion, New Process in Material Engineering, 2025, 19(1), 61-74.

مقاله پژوهشی

فر آیندهای نوین در مهندسی مواد، بهار ۱۴۰۴، شماره ۱

## ۱ – مقدمه

آلیاژهای آلومینیم به دلیل دارا بودن خواص مطلوبی نظیر چگالی کم، استحکام ویژه نسبتاً بالا، مقاومت خوردگی مناسب، رسانایی الکتریکی و حرارتی بالا و همچنین کارپذیری مناسب، کاربرد گستردهای در صنایع هوافضا و اتومبیل سازی به خود اختصاص دادهاند [۱–۳]. یکی از مشکلاتی که آلیاژهای متداول آلومینیم با آن مواجه هستند افت خواص در دمای بالاتر از ۱۵۰ درجه سانتی گراد است که سبب می شود این آلیاژها نتوانند در کاربردهای دما بالا با سیستمهای آلیاژی دیگر رقابت کنند [۴].

دلیل افت خواص مکانیکی این آلیاژها درشت شدن رسوبات استحکام بخش و کاهش نقش آنها در استحکام بخشی و جلو گیری از رشد دانه ها در محدوده دمایی فوق است. نیاز به خواص آلیاژهای آلومینیم و همچنین ضرورت افزایش دمای کاری تا ۴۰۰ درجه سانتی گراد سبب توسعه گروه جدیدی از آلیاژهای آلومینیم شده که به عنوان آلیاژهای دما بالا شناخته می شوند [۵–8].

تکنیکهای مختلفی نظیر کاهش اندازه دانه، ایجاد محلول جامد و رسوب سختی جهت حفظ استحکام فلزات در دمای بالا مورد استفاده قرار گرفتهاند. در حقیقت این روشها را می توان در دو گروه طبقهبندی کرد:

دسته اول روش هایی که با اضافه کردن عناصر مختلف آلیاژ تولید می کنند و دسته دوم روش هایی با ایجاد یا اضافه کردن تقویت کننده به زمینه کامپوزیت تولید می کنند [۷]. بر این اساس تحقیقات گستردهای در خصوص آلیاژهای آلومینیم استحکام یافته توسط رسوبات به منظور کاربرد در دمای بالا صورت گرفته است [۸–۱۳].

آلیاژهای پایه آلومینیم با برخورداری از چندین ویژگی خاص به منظور گسترش آلیاژهای استحکام بالا در دمای بالا مورد توجه قرار گرفته اند. سلول واحد آلومینیم از نوع مکعبی با سطوح مرکزدار بوده و به دلیل برخورداری از ساختار فشرده مقاومت خزشی بسیار مناسبی در مقایسه با سایر ساختارهای کریستالی دارد. علاوه بر این، تشکیل لایه محافظ رویین بسیار پایدار، منجر به مقاومت بالای این آلیاژها در برابر اکسیداسیون می شود. جهت کاربردهایی که وزن مسئله

اساسی است، چگالی پایین آلیاژهای آلومینیم سبب می شود که این مواد با داشتن نسبت استحکام به وزن بالا بتوانند پاسخگوی این نیاز باشند. به علاوه آلیاژهای آلومینیم به طور قابل ملاحظهای نسبت به آلیاژهای دما بالا نظیر تیتانیم و نیکل اقتصادی هستند [1۴].

عناصر آلیاژی موجود در آلیاژهای متداول آلومینیم دارای حد حلالیت قابل توجه (بیش از یک درصد مولی در نمودار فازی تعادلی با آلومینیم) در محدوده دمای بالا هستند. عناصر روی، نقره، منیزیم، لیتیم، گالیم، ژرمانیم، مس و سیلیسیم باعث تشکیل رسوبات پایدار در دمای بالا نمی شوند [1۵]. بهمنظور ساخت آلیاژهای آلومینیم مناسب برای کاربرد در دمای بالا از عناصری باید استفاده شود که خصوصیات زیر را داشته باشند [19]:

– توانایی تشکیل کسر حجمی قابلملاحظه از ترکیبات بین فلزی با آلومینیم و با ساختار مشابه زمینه آلومینیم.

- حد حلالیت کم در دمای بالا بهمنظور عدم انحلال فازهای استحکامبخش.

– نفوذپذیری کم در آلومینیم بهمنظور کاهش درشت شدن ذرات فازهای استحکامبخش.

در سالهای اخیر، تحقیقات گستردهای در خصوص آلیاژهای آلومینیم استحکام یافته توسط ذرات تقویت کننده به منظور کاربرد در دمای بالا صورت گرفته است. عناصر آلیاژی موجود در آلیاژهای متداول آلومینیم دارای حد حلالیت قابل توجه در محدوده دمای بالا هستند. فلزات انتقالی حد حلالیت بسیار پایینی در آلومینیم دارند ازاین رو رسوبات ناشی از ترکیب آلومینیم با فلزات انتقالی قابلیت حفظ استحکام آلیاژهای آلومینیم در دمای بالا را دارند. همچنین سینتیک کند نفوذ عناصر آلیاژی نیز از دیگر الزامات حفظ استحکام به شمار می رود که در بین فلزات انتقالی فلز وانادیم کمترین سرعت نفوذ در آلومینیم را داشته و ازاین رو آلیاژهای آلومینیم حاوی ترکیبات بین فلزی V-AI از اهمیت ویژهای برخوردار هستند [۱۷].

به دلیل حد حلالیت و نفوذپذیری کم فلزات انتقالی در آلومینیم، تولید آلیاژهای آلومینیم دمای بالا توسط روش های متداول نظیر ریخته گری همواره با محدودیت هایی روبهرو بوده است. جدایش و تشکیل فازهای ناخواسته از جمله محدودیت های این فرآیند محسوب می شوند. ازاین رو برای تولید این آلیاژها از فرآیندهای غیر تعادلی نظیر انجماد سریع و آلیاژسازی مکانیکی استفاده می شود [۱۸]. آلیاژسازی محدوده وسیعی از ترکیبات و آلیاژها فرآیند مناسبی جهت تولید این آلیاژها محسوب شود. علاوه بر این تولید مواد نانوساختار توسط این فرآیند امکانیذیر است.

به منظور ساخت قطعه از پودر تولید شده به روش آلیاژسازی مکانیکی به فرآیندهای فشرده سازی و سینتر کردن نیاز است. در هنگام فشرده سازی و ساخت قطعات از پودرهای نانو ساختار عدم رشد دانه ها و فازها و همچنین عدم وقوع تغییرات فازی ناخواسته از اهمیت بالایی برخوردار است. جهت تولید قطعه از پودرهای کامپوزیتی معمولاً از فرآیندهایی مانند پرس گرم استفاده می شود. یکی از روش هایی که در سال های اخیر به عنوان یک روش مؤثر در قطعه سازی از پودرهای نانو ساختار مورد توجه قرار گرفته است فرآیند اکستروژن گرم می باشد. با استفاده از این روش

می توان نمونه های نانوساختار با تخلخل کم تولید کرد. با توجه به مطالعات صورت گرفته مشخص شد که آلیاژهای AI-V می توانند گزینه ای مناسب برای کاربردهای دمای بالا محسوب شوند. وانادیم با نفوذ پذیری و حد حلالیت بسیار پایین در زمینه، مکانیزم رشد نفوذی در دمای بالا را به تعویق می اندازد. در این سیستم آلیاژی استحکام بخشی در دمای بالا توسط تشکیل ترکیب بین فلزی V<sub>6</sub>IA میسر می شود. همچنین توسط تشکیل ترکیب بین فلزی V<sub>6</sub>IA میسر می شود. همچنین وروش های متداول ریخته گری برای تولید آلیاژهای V-IA وجود دارد. وجود استحاله های متعدد پریتکتیک و پیچیدگی های موجود در کنترل پارامترهای فرآیند نظیر نرخ فازهای ناخواسته از جمله مهم ترین این محدودیت ها است. آلیاژسازی مکانیکی به عنوان یکی از فرآیندهای تولید

آلیاژهای آلومینیم دمای بالا به شمار می آید و پودرهای تولید شده به روش آلیاژسازی مکانیکی دارای خصوصیاتی نظیر یکنواختی ساختار و ترکیب شیمیایی، توزیع یکنواخت رسوبات ایجاد شده و اندازه کوچکتر دانهها هستند.

تولید کامپوزیت Al-Al<sub>3</sub>V قبلاً در چند مورد محدود انجام شده است اما در این مطالعات تولید این کامپوزیت با ساختار نانو مدنظر قرار نگرفته است. بهعلاوه در تحقیقات قبلی ارزیابی کاملی از رفتار حرارتی و خواص مکانیکی بهخصوص در دمای بالا انجام نشده است. لذا تولید نانو كامپوزیت زمینه آلومینیم حاوی ذرات تقویت کننده Al<sub>3</sub>V موردتوجه قرار گرفت. در تحقیق قبلی [۱۹] کامیوزیتهای نانوساختار Al-Al<sub>3</sub>V و (Al<sub>3</sub>V-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) با استفاده از فرآیند آلیاژسازی مکانیکی و اکستروژن گرم تولید و خواص مکانیکی آن مورد ارزیابی قرار گرفت. از آنجایی که توسعه کامپوزیتهای زمینه آلومینیمی برای کاربرد در دمای بالا نیاز به درک درستی از تأثیر ذرات تقویت کننده بر رفتار مکانیکی دماي بالاي اين كاميوزيتها دارد لذا در اين يژوهش بهمنظور ارزيابي خواص دما بالاي نمونه هاي توليدي، رفتار خزشي نمونهها در محدوده دمایی ۲۵۰–۳۵۰ درجه سانتی گراد بررسی شد.

# ۲- مواد و روش انجام آزمایش

مواد اولیه مورد استفاده در این پژوهش شامل پودر آلومینیم (با خلوص ۹۹/۷٪ و اندازه ذرات کمتر از ۲۰۰۱۱)، پودر وانادیم (با خلوص ۹۹/۹۹٪ و اندازه ذرات کمتر از ۲۰۰۱۱)، و پودر اکسید وانادیم (با خلوص ٪ ۹۹/۹۹ و اندازه ذرات کمتر از ۵۹۵۱) است. جهت تولید کامپوزیت نانوساختار -Al کمتر از ۵۹۵۱) است. جهت تولید کامپوزیت نانوساختار ماد کمتر از ۹۵۱ و (Al<sub>3</sub>V-Al<sub>2</sub>O3) %.M ما -IA از آلیاژسازی مکانیکی، پرس سرد و اکستروژن گرم استفاده شد. برای انجام آلیاژسازی مکانیکی از یک دستگاه آسیاب گلولهای سیارهای استفاده شد.

جهت انجام فرآیند اکستروژن گرم پودرهای تولید شده ابتدا تحت عملیات پرس سرد قرار گرفتند. جنس قالب مورد استفاده فولاد ساده کربنی CK45 بود. قطعات خامی که توسط پرس سرد تولید شدند تحت فرآیند اکستروژن گرم

قرار گرفتند. جنس قالب مورد استفاده فولاد گرم کار mm/s بود. اکستروژن به صورت مستقیم با سرعت ۰/۲ و در دمای ۵۵۰ درجه سانتی گراد انجام شد. قطر نهایی نمونه ۸mm بود. با توجه به اهداف پژوهش تقویت کننده Al<sub>3</sub>V به دو شیوه مستقیم از عناصر سازنده و بهصورت غيرمستقيم از احياء مكانوشيميايي اكسيد واناديم توسط آلومینیم با استفاده از فرآیند آلیاژسازی مکانیکی سنتز شد. مراحل توليد و جزئيات آن در مرجع [۱۹] آورده شده است. جهت بررسی مرفولوژی و ریزساختار ذرات پودر و قطعات توليد شده از دستگاه ميكروسكوپ الكتروني روبشي (SEM) مدل Philips-XL30 استفاده شد. تصویر ماکر وسکویی نمونه پرس سرد و اکسترود شده و تصاویر میکرسکوپ الکترونی روبشي پودر كامپوزيت توليدي نمونه Al3V wt. %Al3V ما Al- 10 wt. Al - 10 wt. % (Al3V - Al2O3) و نمونه Al - V يا كد V - V با كد O – V – Al و در شكل هاى (۱) و (۲) ديده مي شود. بهمنظور ارزیابی رفتار خزشی نمونههای اکسترود شده از دستگاه خزش مدل ATM ' ساخت کشور کانادا موجود در شركت مهندسي ساخت موتورهاي توريين بخار استفاده شد. این دستگاه مجهز به گرم کن و کوره برای انجام آزمون خزش تا دمای ۱۲۰۰ درجه سانتی گراد است. برای انجام آزمون خزش ابتدا نمونه داخل کوره به دمای موردنظر رسیده و سپس تحت بار ثابت شروع به تغییر شکل می کند. نمونه های آزمون خزش مطابق استاندارد DIN 50125 (شکل ۳) تهیه شدند.



شکل (۱): تصویر ماکروسکوپی نمونه پرس سرد و اکسترود شده.







(ب) شکل (۲): تصاویر میکرسکوپ الکترونی روبشی پودر کامپوزیت تولیدی: الف) نمونه Al-V wt.%Al<sub>3</sub>V و ب) نمونه Al-V O یا کد Al-V و ب) نمونه Al-VO.



شکل (۳): شکل و ابعاد نمونه خزش بر اساس استاندارد DIN 50125.

۳- نتايج و بحث

بهطور کلی در کاربردهای مهندسی برای بیان پایداری ساختاری قطعات تحت تنش، در دماهای بالا و در زمانهای طولانی از آزمون خزش استفاده میشود. دادههای حاصل از آزمون خزش معمولاً بهصورت میزان کرنش با زمان تحت بار یا تنش ثابت و در دمای ثابت گزارش میشود.

در تغییر شکل پلاستیک دما بالا تحت اعمال تنش، لغزش نابجایی ها و فرآیندهای نفوذی می توانند به طور همزمان در تغییر شکل دخالت داشته باشند. این مکانیزم که بیشتر در تغییر شکل دما بالای فلزات و آلیاژها دیده می شود به صورت رابطه (۱) بیان می شود [۲۱]:

$$\varepsilon_m^{\circ} = A\sigma^n \exp\left(\frac{-Q}{RT}\right)$$
 :(1)

در جایی که <sup>m</sup> نرخ خزش کمینه، A ثابت وابسته به میکروساختار، σ تنش اعمالی، n توان تنش، Q انرژی فعالسازی و R ثابت گازها است. مقادیر مختلف توان تنشی در رابطه (۱) نشاندهنده مکانیزمهای مختلف خزشی است. مقدار ۳ نشاندهنده کنترل خزش توسط لغزش چسبنده [۲۲]، مقدار ۵ نشاندهنده صعود نابجاییها در دمای بالا (نفوذ از طریق شبکه) و مقدار A نیز به معنای کنترل خزش توسط نفوذ است [۲۴–۲۳].

به منظور ارزیابی رفتار خزشی، نمونه های اکسترود شده تحت آزمون خزش در سه دما در محدوده ۲۵۰–۲۵۰ درجه سانتی گراد قرار گرفتند. در بررسی رفتار خزش در دمای بالا در مرحله خزش گذرا، نرخ خزش به صورت پیوسته کاهش می یابد مرحله خزش گذرا، نرخ خزش به صورت پیوسته کاهش می یابد تا اینکه به کمترین مقدار خود می رسد در این حالت رفتار خزش به حالت پایدار می رسد. در شکل ۴ منحنی لگاریتمی نرخ خزش کمینه خزش (نرخ خزش در مرحله خزش پایدار) بر حسب تنش اعمالی برای نمونه ها در دماهای مختلف نشان داده شده است. در این شکل هم چنین داده های مربوط به خزش آلومینیم خالص از مرجع [۲۵] تر سیم شده است. لازم به ذکر است برای هر دو نمونه و در تمامی دماهای مورد آزمون پیش از وقوع خزش پایدار خزش گذرا مشاهده شد. این رفتار در

سایر آلیاژهای آلومینیم نیز مشاهده شده است [۲۶–۲۷]. با توجه به شکل (۴) نرخ خزش کمینه دارای گستره وسیعی از مقادیر است و کمترین مقدار آن <sup>۸</sup>–۱۰ ×۱ است. بهبود رفتار خزشی نانو کامپوزیتهای تولیدی در مقایسه با رفتار خزشی آلومینیم خالص [۲۵] نشاندهنده تأثیر ذرات تقویت کننده است. همچنین انحنای منحنیهای رسم شده شکل ۴ برای دو نمونه O-V-IA و V-IA در دماهای مختلف نشاندهنده وجود تنش



شکل (۴): منحنی لگاریتمی نرخ خزش کمینه برحسب تنش اعمالی برای نمونه های Al-V-O و Al-V در دماهای مختلف.

جهت تعیین مکانیزم کنترل کننده خزش در دمای بالا توان تنش ظاهری<sup>۲</sup> .n از رابطه ۲ محاسبه شد [۲۱]:

$$\mathbf{n}_{c} = \left(\frac{\partial \ln \varepsilon_{m}^{\circ}}{\partial \ln \sigma}\right)_{T}$$
:(Y)

که در این رابطه  $\hat{\mathcal{E}_m}$  نرخ خزش کمینه و  $\sigma$  تنش اعمالی است. جدول (۱) محدوده توان تنش محاسبه شده در دماهای مختلف

را نشان می دهد. همان گونه که در این جدول مشاهده می شود مقادیر محاسبه شده برای توان تنش، بزرگ تر از مقدار ۴/۴ مربوط به آلومینیم خالص [۲۵] است. مقادیر توان تنش بزرگ تر از ۴/۴ که نشان دهنده وجود تنش آستانه است، توسط بسیاری از محققین برای کامپوزیت های زمینه آلومینیمی گزارش شده است [۲۳–۲۴، ۳۰]. همچنین با ترسیم منحنی ش<sup>°</sup> بر حسب 1/۲

می توان انرژی فعالسازی خزش، Q را با استفاده از رابطه (۳) به دست آورد [۳۱]:

$$Q = \left[\frac{\partial \ln \varepsilon_m^\circ}{\partial (-1/RT)}\right]_{\sigma} \qquad \qquad :(\Upsilon)$$

در شکل (۵) منحنی فوق برای هر دو نمونه در تنش ثابت ۱۵ مگاپاسکال رسم شده است. مقادیر انرژی فعالسازی برای دو کامپوزیت A-V و Al-V-O و Al-V به ترتیب ۱۶۱ و ۱۷۸ kJ/mol به دست آمد. این مقادیر در مقایسه با انرژی فعالسازی نفوذ خودی در شبکه برای آلومینیم (۱۴۰kJ/mol) بیشتر است. نتایج مشابهی برای انرژی فعالسازی آلیاژها و کامپوزیتهای زمینه آلومینیمی گزارش شده است، به عنوان مثال استرم و همکاران برای آلیاژ X۵۰ kJ/mol مقدار ۲۵۰ kJ/mol را گزارش کردند

Al- یاندی و همکارانش<sup>۳</sup> انرژی فعالسازی کامپوزیت Al-TiB<sub>2</sub> را ۳۳۹ kJ/mol به دست آوردند [۳۲]. لی و همکاران<sup>۴</sup> مقدار ۱۷۰ kJ/mol را برای کامپوزیت Al7005-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> محاسبه کردند [۲۹].

جدول (۱): مقادیر توان تنش محاسبه شده در دماهای مختلف.

توان تنش، n			41.001
۳o· °C	۳۰۰ °C	To. °C	مكوفة
٤/١-٥/٤	٤/٩-٧/٢	٤/٨-٩/٥	Al-V
٤/١-٥/٧	0/1-Y/X	0/1-9/8	Al-V-O

دماهای مختلف.	مونه در	ای دو ن	، آستانه بر	فادير تنشر	جدول (٢): مَا
-	-				

(مگاپاسکال) تنش آستانه، $\sigma_{Th}$			<i></i>
۳٥۰ °C	۳۰۰ °C	To. °C	تمونه
۲/۲	٥/٩	٨/٩	Al-V
٣/٣	٦/١	٩/٤	Al-V-O



شکل (۵): منحنی نرخ کرنش کمینه برحسب 1/T در تنش ۱۵ مگاپاسکال.

بنابراین با توجه به مقدار بهدست آمده برای توان تنش و انرژی فعالسازی خزش و وجود تنش آستانه در رفتار خزشی نمونههای کامپوزیتی را می توان توسط رابطه خزش توانی اصلاح شده به صورت رابطه (۴) بیان کنیم [۲۲ و ۲۷]:

همكاران

$$\varepsilon_m^{\circ} = A(\sigma - \sigma_{Th})^n \exp\left(\frac{-Q}{RT}\right)$$
 :(F)

در جایی که  $\sum_{n=1}^{\infty}$  نرخ خزش کمینه، A ثابت وابسته به میکروساختار،  $\sigma$  تنش اعمالی، n توان تنش، Q انرژی فعالسازی و R ثابت گازها و  $\sigma_{Th}$  تنش آستانه است. با توجه به رابطه فوق محاسبه تنش آستانه با استفاده از روش برون یابی خطی امکان پذیر است [۸۸]. بدین منظور منحنیهای  $\sum_{n=1}^{\infty} \sum_{n=1}^{\infty} \sum_{n=1}^{\infty$ 

و همکارانش <sup>6</sup>[۲۷] نیز مقدار تنش آستانه برابر با ۱۲ مگاپاسکال را برای آلیاژ Al3(Sc-Zr) ذرات تقویت کننده (Sc-Zr) در دمای ۳۰۰ درجه سانتی گراد به دست آوردند. همچنین لی و همکارانش [۲۸] تنش آستانه برابر با ۲/۸ مگاپاسکال را برای کامپوزیت Al7005-Al2O3 در دمای ۳۰۰ درجه سانتی گراد گزارش کردند. در پژوهشی که توسط پاندی و همکارانش [۳۲] بر روی رفتار خزشی کامپوزیت TiB<sub>2</sub> % AD2O1 – Al انجام شده تنش آستانه ۱۶ و ۱۴ مگاپاسکال به ترتیب در دمای ۳۰۰ و

وجود تنش آستانه در کامپوزیتهای تولیدی در این پژوهش به دلیل حضور ذرات فاز Al<sub>3</sub>V و Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> در زمینه کامپوزیت است. ذرات تقویت کننده دارای فصل مشتر ک غیر همبسته با زمینه هستند و بنابراین انتظار میرود که در شرایط خزش این ذرات مانع حرکت نابجاییها شوند. تئوریهای تنش آستانه در یکی از دو دسته اصلی زیر قرار می گیرند، یکی تنش آستانهای که به دلیل افزایش طول خط نابجایی در اثر صعود آن از روی ذرات ایجاد می شود و دیگری تنش انفصال<sup>9</sup> که نابجایی را بعد از صعود آن از روی ذره از فصل مشتر ک زمینه خره جدا می کند و باعث ایجاد تنش آستانه می کند [۲۱، ۲۷ و ۳]. در تنش های کمتر از تنش آستانه میزان خزش بسیار ناچیز است.



شکل (۹): منحنی های ۴<sup>°m ار</sup> برحسب ۳ برای نمونه Al-V به ازای توان تنشی الف) ۳، ب) ۵ و ج) ۸



شکل (۷): منحنیهای <sup>۵</sup>m<sup>1/n</sup> بر حسب σ برای نمونه Al-V-O به ازای توان تنشی الف)۳، ب)۵ و ج) ۸.

Al – Al – V و – Al و می توان بمحوبی می توان به صورت v - 0 بر حسب دما را برای هر دو نمونه به خوبی می توان به صورت خطی با دقت خوبی (Al – Al و می توان دمایی را که در آن منحنی در تنش آستانه برابر صفر می توان دمایی را که در آن تنش آستانه برابر صفر می توان دمایی را که در آن برای نمونه V – Al مرابر V – Al می توان دمایی را که در آن منحنی در این می آمد و می توان دمایی را که در آن منحنی در این می آمد می توان دمایی را که در آن می توان دمایی را که در آن می توان نمونه V – Al مرابر مفر خواهد شد را به دست آورد. این دما مرای نمونه V - O – Al مرابر V – Al می توان دمایی کراد و برای نمونه V - O

وانگ و همکارانش<sup>۷</sup> [۲۴] نیز با استفاده از این روش و نتایج آزمایشگاهی دمای ۳۵۰ درجه سانتی گراد را برای ناپدید شدن تنش آستانه کامپوزیت آلومینیم SiC-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-SiC گزارش کردند. به نظر میرسد ناپدید شدن تنش آستانه ناشی از همپوشانی مکانیزم خزشی دیگری با مکانیزم خزش بر مبنای تنش آستانه است.



شکل (۸): منحنی تنش آستانه بر حسب دما برای نمونههای مختلف.

شکل (۹) تصاویر میکروسکوپی سطح شکست نمونههای خزشی را نشان میدهد. در هر دو تصویر رفتار شکست نمونهها بهصورت ترد است و صفحات کلیواز دیده میشود. چنین میکرو ساختاری توسط آزادی و همکارانش [۳۴] در بررسی خزش نانو کامپوزیت AI-SiO2 و کیارسی و همکارانش [۳۵] در بررسی رفتار خزشی آلیاژ AZ91 حاوی ذرات تقویت کننده اکسید ایتریم نیز گزارش شده است.



(الف)

aluminum alloy", Procedia Engineering, vol. 10, pp. 159–164, 2011.

[3] D. Vojtech, A. Michalcova, J. Pilch, P. Sittner, J. Serak & P. Novak, "Structural characteristics and thermal stability of Al–5.7Cr–2.5Fe–1.3Ti alloy produced by powder metallurgy", Journal of Alloys and Compounds, vol. 475, pp. 151–156, 2009.

[۴] ی. صابری، س. ناطق، ش. میردامادی، "بررسی خواص کامپوزیت متخلخل زمینه آلومینیوم تقویت شده با نانو ذرات کاربید سیلیسیم با روشهای مختلف ارزیابی خواص خزشی"، فرآیندهای نوین در مهندسی مواد، دوره ۱۱، شماره ۲، صفحه ۲۱–۵۶، ۱۳۹۶.

[5] K. E. Knipling, "Criteria for developing castable, creep-resistant aluminum-based alloys-Areview", Metallkd, vol. 97, pp. 246-265, 2006.

[6] M. Usluuysal, "Creep Behavior Prediction of Al-TiB<sub>2</sub> Metal Matrix Composite using Finite Element", Journal of Science and Technology, vol. 8, no. 4, pp. 6-11, 2018.

[7] V. Monfared, H. R. Bakhsheshi-Rad, M. Razzaghi, D. Toghraie, M. Hekmatifar & F. Berto, "A Review Study for Creep in Different Nanocomposites", Metals and Materials International, vol. 29, pp. 2444–2457, 2023.

[8] H. Xia & et al, "Effect of In-situ TiB2 Particles on the Creep Properties of 3wt.% TiB<sub>2</sub>/Al-Cu-Mg-Ag Composite", Recent advanced in multicomponent alloys and composites, vol. 74, pp. 4121-4128, 2022.

[9] B. F. Luan, N. Hansen, A. Godfrey, G. H. Wu & Q. Liu, "High strength  $Al-Al_2O_{3p}$  composites: optimization of extrusion parameters", Materials and Design, vol. 32, pp. 3810–3817, 2011.

[10] M. S. Zedalis & M. E. Fine, "Precipitation and ostwald rippening in dilute Al base-Zr-V alloys", Metallurgical Transactions A, vol. 17, pp. 2187-2198, 1987.

[11] M. E. Fine, "Precipitation hardening of aluminum alloys", Metallugical Transactions A, vol. 6A, pp. 625-630, 1975.

[12] Y. C. Chen, M. E. Fine & J. R. Weertman, "Microstructural evolution and mechanical properties of rapidly solidified A1-Zr-V alloys at high temperatures", Acta Metal Materials, vol. 38, pp. 771-780, 1990.



شکل (۹): تصویر میکروسکوپی سطح شکست الف) نمونه Al-V و (ب) نمونه Al-V.

## ٤- نتیجه گیری

مهم ترین نتایج بهدست آمده در این پژوهش عبارتاند از: ۱- حضور ذرات تقویت کننده Al<sub>3</sub>V و Al<sub>2</sub>O3-Al<sub>2</sub>V باعث بهبود رفتار خزشی نانو کامپوزیتها شده و رفتار خزشی هر دو نمونه (Al-10wt.(Al<sub>3</sub>V-Al<sub>2</sub>O3)%Al-10wt. و Al-10wt.

۲- رسم منحنی <sup>e<sup>n ln</sup> برحسب σ نشان داد که رفتار خزشی کامپوزیت ها همراه با تنش آستانه بود و با افزایش دما کاهش بافت.</sup>

۳- توان تنش ظاهری (n) بهشدت به دما و تنش وابسته بوده و مقدار آن در محدوده ۱۰-۴ به دست آمد.

Al- انرژی فعالسازی ظاهری برای دو نمونه -Al
۱۷۸ به تر تیب ۱۷۸ Al-10wt.% Al<sub>3</sub>V و 10wt.% (Al<sub>3</sub>V-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)
۱۹۱ کیلوژول بر مول به دست آمد، این مقادیر در مقایسه با انرژی فعال سازی نفوذ خودی در شبکه برای آلومینیم (۱۴۲kJ/mol)

۵- مکانیزم خزش در دماهای موردمطالعه صعود نابجاییها به دست آمد.

## ٥- منابع

[1] W.O. Soboyejo, "Advanced structural materials properties, optimization design and applications", Tailor & Fancies Group LLC, New York, 2006.

[2] S. H. Choi, S. Y. Sung, H. J. Choi, Y. H. Sohn, B. S. Han & K. A. Lee, "High temperature tensile deformation behavior of new heat resistant ZL109 alloy composite at high temperature", Journal of Materials Technology, vol. 17, no. 4, 2001.

[25] H. J. Frost & M. F. Ashby, "Deformation-Mechanism Maps: The Plasticity and Creep of Metals and Ceramics", Pergamon Press, New York, 1982.

[26] K. E. Knipling & D.C. Dunand, "Creep resistance of cast and aged Al–0.1Zr and Al–0.1Zr–0.1Ti (at.%) alloys at 300–400 °C", Scripta Materialia, vol. 59, pp. 387–390, 2008.

[27] K. E. Knipling, D. N. Seidman & D. C. Dunand, "Ambient- and high-temperature mechanical properties of isochronally aged Al–0.06Sc, Al– 0.06Zr and Al–0.06Sc–0.06Zr (at.%) alloys", Acta Materialia, vol. 59, pp. 943–954, 2011.

[28] S. Spigarelli, M. Cabibbo, E. Evangelista & S. Cucchieri, "Evaluation of the creep properties of an Al–17Si–1Mg–0.7Cu alloy", Materials Letters, vol. 56, pp. 1059–1063, 2002.

[29] Y. Li & T. G. Langdon, "Creep behavior of a reinforced Al-7005 alloy", Acta Materialia, vol. 46, no. 4, pp. 1143-1155, 1998.

[30] M. K. Premkumar, A. Lawley & M. J. Koczak, "Mechanical behavior of powder metallurgy A1-Fe-Ni alloys", Materials Science and Engineering A, vol. 174, pp.127-139, 1994.

[31] J. C. Ehrstrom & A. Pineau, "Mechanical properties and microstructure of A1-Fe-X alloys", Materials Science and Engineering A, vol. 186, pp. 55-64, 1994.

[32] A. B. Pandey, R. S. Mishra & Y. R. Mahajan, "High-temperature creep of A1-TiB<sub>2</sub> particulate composites", Materials Science and Engineering A, vol. 189, pp. 95-104, 1994.

[33] M. E. Van Dalen, D. C. Dunand & D. N. Seidman, "Microstructural evolution and creep properties of precipitation-strengthened Al–0.06Sc–0.02Gd and Al–0.06Sc–0.02Yb (at.%) alloys", Acta Materialia, vol. 59, pp. 5224–5237, 2011.

[34] M. Azadi, A. Behmanesh & H. Aroo, "Creep Behaviors at 275 °C for Aluminum-Matrix Nanocomposite under Different Stress Levels1", Archives of Foundry Engineering, vol. 21, no. 3, pp. 81 – 89, 2021.

[35] F. Kiarasi, M. Babaei, M. Omidi Bidgoli, K. M. Kashyzadeh & K. Asemi, "Mechanical characterization and creep strengthening of AZ91 magnesium alloy by addition of yttrium oxide [13] X. Yu, H. Bakhtiari, J. Zhou, M. Omidi Bidgoli & K. Asemi, "Investigating the Effect of Reinforcing Particles Size and Content on Tensile and Fatigue Properties of Heat-Treated Al7075-SiC Composites Fabricated by the Stir Casting Method", Advances in Characterization of Functional Composite Materials, vol. 74, no. 5, pp. 1859-1869, 2022.

[14] K. E. Knipling, "Development of a nanoscale precipitation-strengthened creep-resistant aluminum alloy containing trialuminide precipitates", Department of materials science and engineering, northwestern university, 2006.

[15] F. H. Froes, "Rapid solidification of light weight metal alloys", Materials Science and Engineering A, vol. 117, pp. 19-32, 1989.

[16] P. Malek, M. Janecek & B. Smola, "Structure and properties of rapidly solidified Al-Zr-Ti alloys", Journal of Materials Science, vol. 35, pp. 2625 – 2633, 2000.

[17] W. S. Chang & B. C. Muddle, "Trialuminide intermetallic alloys for elevated temperature applications – overview", Metals and Materials, vol. 3, pp. 1-15, 1997.

[18] Y. W. Kim, "Rapid solidification of aluminiumvanadium rich alloys", Materials Science and Engineering, vol. 98, pp. 207-211, 1988.

[19] S. Z. Anvari, F. Karimzadeh & M. H. Enayati, "Synthesis and charactevisation of nanostructured Al-Al<sub>3</sub>V and Al-(Al<sub>3</sub>V-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) composites by powerd metallurgy", materials science and Technology, vol. 34, no. 2, pp. 1-12, 2017.

[20] DIN 50125: 2016-12; Testing of Metallic Materials—Tensile Test Pieces. Beuth Verlag GmbH: Berlin, Germany, 2016.

[21] M. E. Kassner, "Fundamental of creep in metals and alloys", (second Edition) Elsevier, Oxford, UK, 2009.

[22] E. A. Marquis, D. N. Seidman & D. C. Dunand, "Effect of Mg addition on the creep and yield behavior of an Al–Sc alloy", Acta Materialia, 51 pp. 4751–4760, 2003.

[23] A. M. Farghalli, P. Kyung-Tae & J. L. Enrique, "Creep behavior of discontinuous SiC-A1 composites", Materials and Engineering, A, vol. 50, pp. 21-35, 1992.

[24] S. Wang, B. Shen, S. Gao, D. Li & M. Tu, "Creep Behavior of Mullite short fiber reinforced انوری و

[1] Automatic Tensile Machines

[2] Viscous Glide

[3] Pandey et al

[4] Li et al

- [5] Knipling et al
- [6] Stress Detachment
- [7] Wang et al

nanoparticles", Proceedings of the Institution of Mechanical Engineers, Part L: Journal of Materials: Design and Applications, vol. 236, no. 8, pp. 1489-1500, 2022.