# تولید و مشخصه یابی کامپوزیت درجای Al-Al3Ti تولید شده به روش FSP با استفاده از پودر پیش فعال آسیاکاری شده

بهنام لطفی\*<sup>۱</sup>، پوریا پورچینی<sup>۲</sup> و زهره صادقیان<sup>۱</sup>

(تاریخ دریافت: ۸۰/۰۵/۲۰، ش ص: ۱۶-۱، تاریخ پذیرش: ۹۸/۰۹/۱۸)

#### چکیدہ

در این پژوهش هدف، تولید کامپوزیت سطحی درجای Al-Al<sub>3</sub>Ti با استفاده از پودر پیش فعال آلیاژسازی مکانیکی شده Al-Ti بر سطح آلیاژ آلومینیوم ۱۰۵۰ توسط فرایند اصطکاکی اغتشاشی بوده است. بدین منظور ابتدا پودر اولیه آلومینیوم و تیتانیوم در مدت زمانهای مختلف آلیاژسازی مکانیکی شد و زمان مناسب برای دستیابی به ساختار لایه یا ظریف و یکنواخت از دو پودر آلومینیوم و تیتانیوم تعیین شد. لایه کامپوزیت سطحی، توسط فرایند اصطکاکی اغتشاشی در سرعت چرخش و تعداد پاسهای مختلف با استفاده از پودر آسیاکاری شده مناسب تولید شد. جهت بررسیهای ریزساختاری از میکروسکوپ نوری(OM) و الکترونی روبشی(SEM) مجهز به طیف سنج تفکیک انرژی(EDS) و به منظور شناسایی فازی نمونهها از پراش پرتو ایکس(OX) استفاده شد. به منظور بررسی امکان واکنش در پودر پیش فعال شده حین گرمایش، از آنالیز حرارتی افتراقی(DSC) استفاده شد. به منظور بررسی امکان واکنش در پودر پیش فعال شده حین گرمایش، از آنالیز حرارتی افتراقی(OSC) استفاده شد. به منظور بررسی امکان واکنش در پودر پیش فعال شده حین گرمایش، از آنالیز حرارتی میزان کشش استفاده شد. نتایج نشان داد، استفاده از ذرات پودر آلیاژسازی مکانیکی شده از آزمون ریزسختی سنجی ویکرز و آزمون کشش استفاده شد. نتایج نشان داد، استفاده از درات پودر آلیاژسازی مکانیکی شده TC-Al باعث افزایش سختی به میزان ۵٫۲ برابر و استحکام کششی به میزان ۴٫۴ برابر نسبت به فلز پایه شد. همچنین افزایش تعداد پاسهای فرایند به میزان ۴ پاس، سبب بهبود واکنش تشکیل ذرات فاز Al آدام ادر نمینه IA و توزیع بهتر این ذرات در زمینه شد.

**واژدهای کلیدی:** کامپوزیت درجای زمینه آلومینیومی، آلیاژسازی مکانیکی، فرایند اصطکاکی اغتشاشی.

۱ - دانشیار-گروه مهندسی مواد- دانشکده مهندسی- دانشگاه شهید چمران اهواز-ایران

۲ - فارغ التحصيل كارشناسي ارشد-گروه مهندسي مواد –دانشكده مهندسي- دانشگاه شهيد چمران اهواز-ايران

<sup>\*-</sup> نویسنده مسئول مقاله: behnaml@scu.ac.ir

## ۲

## پیشگفتار

آلیاژهای آلومینیوم کاربردهای فراوانی در صنایع هوا فضا و حمل و نقل دارند[۱و۲]. از اینرو در سه دهه گذشته تلاش برای بهبود بیشتر خواص مکانیکی آلیاژهای آلومینیوم به روشهای مختلف از جمله تولید کامپوزیت-های زمینه فلزی صورت گرفته است[۳و۴]. کامپوزیتهای زمینه فلزی براساس روش افزودن فاز تقویت کننده به دو گروه افزودنی ۱ یا برونجا و درجا ۲ دسته بندی میشوند. در روش افزودنی فاز تقویت کننده به صورت جداگانه و قبل از ساخت کامپوزیت آماده شده و سپس به زمینه افزوده می شود؛ اما در روش درجا فاز تقویت کننده از طریق انجام واکنش شیمیایی در حین انجام فرایند در زمینه فلزی ایجاد می شود. تولید کامپوزیت های زمینه آلومینیومی به روش افزودنی معمولا همراه با تخلخل، ریزدانگی کمتر زمينه، خوشهاى شدن ذرات تقويت كننده، استحكام پيوند ضعیف ذرات با زمینه، ترشوندگی نامناسب و تشکیل ترکیبات ناخواسته در فصل مشترک ذره با زمینه است. روش درجا در تولید کامپوزیتهای زمینه آلومینیومی دارای مزایای ویژهای نسبت به روش متداول (افزودنی) است. به این دلیل که علاوه بر اقتصادی بودن فرایند، امکان تولید زمینه آلومینیومی ریزدانه در این روش وجود دارد. همچنین به دلیل اینکه در روشهای درجا ذرات تقویت کننده با انجام واکنش در زمینه ایجاد می شوند، فصل مشترک ذرات تقویت کننده ایجاد شده با زمینه، استحكام پيوند بالاترى نسبت به روشهاى افزودنى دارند[۵].

از جمله روشهای ساخت کامپوزیتهای درجا استفاده از فرایند اصطکاکی اغتشاشی است. این فرایند شکل توسعه یافته جوشکاری اصطکاکی اغتشاشی میباشد که توسط میشرا و همکاران به منظور اصلاح ریزساختار آلیاژهای آلومینیوم ابداع شد. در یک بیان کلی، فرایند اصطکاکی اغتشاشی یک فرایند حرارتی-مکانیکی است که از آن به منظور تولید کامپوزیتهای سطحی و ایجاد ساختار همگن و ریزدانه استفاده میشود.

کامپوزیتهای زمینه آلومینیومی تقویت شده به وسیلهی فرایند اصطکاکی اغتشاشی با ذرات درجای تری

آلومیناید (Al<sub>3</sub>X) مانند Al<sub>3</sub>Zr ، Al<sub>3</sub>ZI و Al<sub>3</sub>Ni استحکام و مدول الاستیک قابل ملاحظه و خواص دمای بالای مطلوبی از خود نشان میدهند که در این میان کامپوزیت-های درجای Al-Al<sub>3</sub>Ti به دلیل خواص مکانیکی منحصر به فرد و قابل توجه نظیر چگالی کم و مدول الاستیک بالا، بطور ویژه مورد توجه است.

پیش از این تلاشهای بسیاری برای ساخت کامپوزیت-های درجا توسط فرایند FSP صورت گرفته است[۱۰–۶]. در مطالعه حاضر با استفاده از یک مرحله پیش فعال سازی مکانیکی مخلوط پودر اولیه توسط آسیاکاری جهت تسهیل واکنش بین آلومینیوم و تیتانیوم به تولید کامپوزیت Glivin بین آلومینیوم و تیتانیوم به تولید کامپوزیت برخش و تعداد پاس مختلف پرداخته شده و اثرات تشکیل لایهی کامپوزیتی Al-Al<sub>3</sub>Ti بر سطح زیرلایه آلیاژ آلومینیوم ۱۰۵۰ به لحاظ ریزساختاری و رفتار مکانیکی بررسی شده است.

## مواد و روشها مواد اولیه

ورقی از آلیاژ AII050 با ترکیب شیمیایی مطابق جدول ۱ به عنوان زیرلایه جهت انجام فرایند اصطکاکی اغتشاشی مورد استفاده قرار گرفت. قطعاتی از آلومینیوم به ابعاد ۸×۲۰×۲۰۰ میلی متر مکعب تهیه شده و با استفاده از ابزار فرزکاری با ضخامت ۱ میلیمتر بر روی هر قطعه دو شیار با عمق و عرض به ترتیب ۴/۵ و ۱ میلیمتر، هرکدام به طول ۱۲۵ میلی متر در مرکز نمونهها، جهت قرار دادن پودر ایجاد شد. شکل ۱ تصویر میکروسکوپ الکترونی روبشی از ذرات اولیه آلومینیوم و تیتانیوم پیش از آلیاژسازی مکانیکی نشان میدهد.

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup>-Ex-situ

<sup>&</sup>lt;sup>2</sup> -In-situ

	Al	Ti	Zn	Mn	Fe	Si	Mg	Cu	عنصر
4	19/7	+/ <b>+</b> +۶	•/••۵	•/••1	•/1¥	•/•۴٨	•-•,•۵	•/••1	درصد وزنی

جدول ۱- ترکیب شیمیایی Al1050 مورد استفاده بر حسب درصد وزنی(%.wt)



شكل ۱- تصوير ميكروسكوپ الكتروني روبشي(SEM) از ذرات پودر اوليه الف) آلومينيوم ب) تيتانيوم

#### آماده سازی پودر پیش-فعال

به منظور پیش فعال سازی پودرهای مورد استفاده جهت پیشروی گستردهتر واکنش، در حین فرایند اصطکاکی اغتشاشی، از دستگاه آسیا گلولهای سیارهای، ساخت شرکت تجهیزات سپاهان استفاده شد. به منظور تولید پودر پیش فعال با هدف دستیابی به ترکیب Al<sub>3</sub>Ti از پودر آلومینیوم خالص با اندازه متوسط ذرات ۲۰µm و پودر تیتانیوم خالص با اندازه متوسط ذرات ۴۵μm استفاده شد. درصد وزنی عناصر آلومینیوم و تیتانیوم با هدف تولید ترکیب بین فلزی Al<sub>3</sub>Ti، مطابق دیاگرام فازی Al-Ti، به ترتیب ۶۲٬۸ ٪ وزنی و ۳۷٬۲ ٪وزنی انتخاب شد[۱۱] و پودر تقویت کننده درون زمینه سه درصد وزنی انتخاب شد. جهت دستیابی به ساختار لایهای ریز، متشکل از عناصر واکنشدهنده برای تسهیل انجام واکنش در حین فرایند اصطکاکی اغتشاشی، عملیات آسیاکاری در مدت زمانهای ۱۰، ۲۵، ۳۵ و ۴۰ ساعت انجام شد. سرعت آسیاکاری ۴۵۰ rpm و نسبت وزنی گلوله به پودر ۱۰ انتخاب گردید و از دو اندازه ساچمه فولادی با قطرهای ۱۵mm و ۲۰ mm و ۱۵mm اكسيد شدن ذرات پودر حين آلياژسازي مكانيكي، عمليات تحت اتمسفر گاز آرگون با خلوص ۹۹٬۹۹ درصد انجام شد.

درصد وزنی عناصر آلومینیوم و تیتانیوم با هدف تولید ترکیب بین فلزی Al<sub>3</sub>Ti، مطابق دیاگرام فازی Al-Ti، به ترتیب ۶۲٫۸ ٪ وزنی و ۳۷٫۲ ٪وزنی انتخاب شد.

## فرايند اصطكاكي اغتشاشي

در این پژوهش جهت ایجاد ترکیبات بین فلزی درجا از روش اصطكاكي اغتشاشي استفاده شد. دستگاه مورد استفاده جهت اجرای فرایند در واقع یک دستگاه فرز است که با تغییراتی جزئی آمادهی اجرای این فرایند شده است. در این پژوهش از دستگاه فرز ساخت کشور لهستان مدل Jarocin با توانایی حداکثر سرعت چرخش ۱۶۰۰ دور در دقیقه و حداکثر سرعت پیشروی ۲۰۰ میلی متر بر دقیقه جهت اجرای فرایند استفاده شد. شکل ۲ موقعیت قرارگیری نمونهها در دستگاه را نشان میدهد. در این پژوهش برخی پارامترهای فرایند اصطکاکی اغتشاشی شامل سرعت پیشروی ابزار و زاویه پین ثابت نگه داشته شده و پارامترهای دیگر نظیر سرعت چرخش ابزار و تعداد پاسهای فرایند به عنوان متغیر انتخاب شد. میزان حرارت ورودی در حالتهای مختلف توسط رابطه مدل سازی شده توسط هورتایر محاسبه شد[۱۲]. جدول ۲ حالتهای مختلف اجرای فرایند را نشان میدهد.

حرارت ورودى	پودرهای مورد	تعداد پاس	سرعت پیشروی	سرعت	نام نمونه
( <i>kj/mm</i> )	استفاده		( <i>mm/mi</i> n)	چرخش	
				( <b>rpm</b> )	
۶/۵۸	Al-Ti	۲	۲۵	14	A(1400,2)
۵/۶۴	Al-Ti	۲	۲۵	17	B(1200,2)
6/84	Al-Ti	۴	۲۵	17	C(1200,4)
۶/۵۸	Al-Ti	۴	۲۵	14	D(1400,4)
۵/۶۴	بدون پودر	۲	۲۵	17	E

جدول ۲ - حالتهای مختلف اجرای فرایند اصطکاکی اغتشاشی



شکل ۲- موقعیت قرارگیری ابزار، نمونه و نگهدارنده در دستگاه فرز، آماده جهت فرایند اصطکاکی اغتشاشی

#### مشخصهيابي

جهت بررسیهای ریزساختاری از میکروسکوپ نوری(OM) پروگرس شرکت جم اپتیک و الکترونی روبشی(SEM) گسیل میدانی Tescan مدل SEM) مجهز به طيف سنج تفكيك انرژى(EDS) و به منظور محاسبه اندازه دانه و توزيع ذرات تقويت كننده از نرم افزار ImageJ استفاده شد. به منظور شناسایی فازی نمونهها از پراش پرتو ایکس(XRD) با دستگاه پرتو ایکس فیلیپس تحت ولتاژ ۴۰ کیلو ولت و جریان ۳۰ میلی آمپر استفاده شد. به منظور بررسی امکان واکنش در پودر پیش فعال شده حین گرمایش، از آنالیز حرارتی افتراقی(DSC) با نرخ گرمادهی <sup>۲</sup>-C.min<sup>℃</sup>، از دمای محیط تا دمای °۶۳۰ و تحت اتمسفر گاز آرگون استفاده شد. جهت سختی سنجی نمونههای FSP شده و فلز پایه از آزمون ریزسختی سنجی ویکرز استفاده شد. بدین منظور از دستگاه ریزسختی سنج INNOVA TEST مدل NEXUS4000 تحت بار ۲۰۰ گرم و زمان نگهداری ۱۰ ثانیه استفاده شد. جهت انجام آزمون کشش از دستگاه STM-50 ساخت شرکت SANTAM با سرعت جابجایی فک متحرک ۳mm/min

استفاده شد. به منظور بررسی توزیع ذرات پودر از نرم-افزارهای ImageJ و Originlab استفاده شد.

#### نتایج و بحث

#### مشخصهیابی پودر پیش فعال تولید شده

شکل ۳، نتایج آنالیز نقطهای (EDS) از پودرهای حاصل از ۱۰ ساعت آلیاژسازی مکانیکی را نشان می دهد. مطابق نتایج آنالیز نقطهای نواحی تیره مربوط به فلز آلومینیوم با وزن اتمی کمتر و نواحی روشن مربوط به فلز تیتانیوم با وزن اتمی کمتر و نواحی روشن مربوط به فلز میکروسکوپ الکترونی روبشی با استفاده از سیگنال الکترون برگشتی(BSE) از سطح مقطع ذرات پودر در مدت زمانهای مختلف را نشان می دهد. هدف اصلی از انجام فرایند آلیاژسازی مکانیکی، تولید پودری پیش فعال شده جهت تشکیل ترکیب بین فلزی موردنظر (AlaTi) در زمینه آلومینیوم، حین فرایند اصطکاکی اغتشاشی می-باشد. در آمادهسازی پودر توسط فرایند آلیاژسازی مکانیکی سعی بر این است که ضخامت لایههای عناصر واکنش دهنده به حدی برسد که امکان واکنش درجا در

شکل ۴ الف، در مدت زمان ۱۰ساعت آسیاکاری، ساختار لایهای ظریف به طور کامل تشکیل نشده است. با افزایش مدت زمان آسیاکاری تا حدود ۲۵ ساعت (شکل ۴ ب)، ساختار لایهای شکل ایجاد شده؛ اما همچنان فاصلهی بین لایهها زیاد است. با افزایش زمان آسیاکاری به مدت زمان-

های ۳۵ و ۴۰ ساعت ساختار لایهای با فاصله بین لایهای حدود ۱µm حاصل شده و می توان دستیابی به واکنش کامل بین لایههای عناصر واکنش دهنده آلومینیوم و تیتانیوم حین فرایند اصطکاکی اغتشاشی را انتظار داشت.



شکل ۳– آنالیز نقطهای حاصل از ۱۰ ساعت آسیاکاری مخلوط پودر Al-Ti، الف) تصویر SEM پودر پس از ۱۰ ساعت آسیاکاری، ب) نتایج آنالیز نقطهای منطقه A و ج) نتایج آنالیز نقطهای منظقه B



شکل ۴- تصویر میکروسکوپ الکترونی روبشی با استفاده از سیگنال الکترون برگشتی(BSE) از سطح مقطع ذرات پودر آسیاکاری شده در مدت زمانهای مختلف الف)۱۰، ب)۲۵، ج)۳۵، د)۴۰

شکل ۵ نمودار حاصل از آنالیز حرارتی بر روی پودر آلیاژسازی مکانیکی شده به مدت ۴۰ ساعت را نشان می-دهد. مطابق شکل، نمودار در دمای ۲۵۰۰ یک پیک گرمازا را نشان میدهد که نشان دهندهی یک تغییر فاز است. به منظور تشخیص تغییر فاز انجام شده، آنالیز پراش پرتو ایکس بر روی پودر گرمادهی شده انجام شد. شکل ۶ الیو ایکس بر روی پودر گرمادهی شده انجام شد. شکل ۶ آلیاژسازی مکانیکی، قبل و بعد از گرمادهی تا دمای آلیاژسازی مکانیکی، قبل و بعد از گرمادهی تا دمای گونه ترکیب بین فازی تشکیل نشده و تنها پیکهای آلومینیوم و تیتانیوم مشاهده میشود؛ اما در الگوی پراش

پودر بعد از گرمادهی ترکیب Al<sub>3</sub>Ti تشکیل شده است. بنابراین واکنش تشکیل فاز Al<sub>3</sub>Ti در دمای بالاتر از ۵۰۰۳ امکان پذیر است و میتوان انتظار داشت که در دمای بالای حاصل از فرایند اصطکاکی اغتشاشی که برای فلز پایه آلومینیوم ۱۰۵۰ نزدیک به ۵۳۰۰ است [۱۳]، فلز پایه آلومینیوم ۱۰۵۰ نزدیک به ۵۳۰۰ است [۱۳]، نرات فاز Al<sub>3</sub>Ti به صورت درجا در زمینه آلومینیوم تشکیل شوند.



شکل ۵- نمودار آنالیز حرارتی افتراقی پودر حاصل از ۴۰ ساعت آلیاژسازی مکانیکی



شکل ۶- الگوی پراش پر تو ایکس پودر Al-Ti حاصل از ۴۰ ساعت آلیاژسازی مکانیکی، الف) قبل و ب) بعد از گرمادهی تا دمای ۲۰۰۲

به منظور بررسی فازی لایه کامپوزیتی ایجاد شده توسط فرایند FSP، از سطح مقطع ناحیه اغتشاش این نمونهها نیز الگوی پراش پرتو ایکس تهیه شد. شکل ۷ الگوی پراش پرتو ایکس حاصل از این نمونهها را نشان میدهد. مطابق شکل، در تمامی نمونهها، ترکیب بین فلزی IT<sub>6</sub>TI تشکیل شده است. با این تفاوت که در نمونه-های حاصل از ۲ پاس فرایند FSP (شکل ۷ الف و ب)، های حاصل از ۲ پاس فرایند FSP (شکل ۷ الف و ب)، فرایند (شکل ۷ ج و د) است. علت این امر را میتوان اغتشاش و حرارت کمتر تولید شده در نمونههای حاصل از ایتانیوم، نشاندهنده حضور تیتانیوم واکنش نداده است که نشان از عدم تکمیل واکنش بین تیتانیوم و آلومینیوم است.

#### ريزساختار

#### بررسي اندازه دانه

به منظور بررسی دقیقتر اندازه دانه در نمونههای

مختلف، تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی با سیگنال الكترون ثانویه از سطح مقطع نمونههای مختلف تهیه شد. شکل ۸ تصویر میکروسکوپ الکترونی روبشی از ناحیه اغتشاش نمونههای FSP شده و فلزپایه در حالت اچ شده و جدول ۳ متوسط اندازه دانه در نمونههای مختلف را نشان میدهد. اچ شیمیایی به منظور مشاهده دقیقتر دانههای زمینه در نمونههای مختلف انجام شده است. اچ شیمیایی سبب شده تا ذرات درون زمينه كامپوزيت قابل مشاهده نباشند. از طرفی همان گونه که مشاهده می شود، تأثیر اچ شیمیایی بر دانههای مختلف متفاوت بوده است. مطابق شکل ۸ و جدول ۳، انجام فرایند اصطکاکی اغتشاشی سبب کاهش قابل توجه اندازه دانه در مقایسه با نمونه آلیاژ پایه شده است. بطوری که اندازه متوسط دانه آلیاژ پایه از مقدار متوسط حدود ۵۷/۱ میکرون تا نزدیک به ۸ میکرون در نمونههای حاصل از ۴ پاس فرایند FSP کاهش يافته است.



شكل ۲-الگوى پراش پر تو ايكس نمونههاى الف) (A(1400,2، ب) B(1200,2)، ج) (C(1200,4) و د) (C(1400,4)



#### جدول ۳- متوسط اندازه دانه نمونههای مختلف

شکل ۸- تصویر میکروسکوپ الکترونی روبشی از سطح مقطع نمونههای مختلف، شامل؛ الف) نمونه (C(1200,4، ب) نمونه (A(1400,2، ج)نمونه (B(1200,2، د)نمونه (A(1400,2) ، ه)نمونه E و)فلز پایه

#### بررسي توزيع ذرات

شكل ۹ تصوير ميكروسكوپ الكترونى روبشى با سیگنالهای الکترون برگشتی از توزیع ذرات پودر درون نمونههای FSP شده را نشان میدهد. مطابق شکل، توزیع ذرات درون کامپوزیت یکنواخت بوده و ذرات به صورت تودهای تجمع نیافتهاند. توزیع این ذرات با افزایش تعداد پاسهای فرایند FSP یکنواختتر شده است. شکل ۱۰ منحنیهای مربوط به توزیع اندازه ذرات تقویت کننده را نشان میدهد. مطابق شکل ۱۰ توزیع یکنواختی از اندازه ذرات در تمام نمونهها اتفاق افتاده است. از طرفی مشاهده می شود که با افزایش تعداد پاس های فرایند، ذرات تقویت کننده با ابعاد بزرگ(بالاتر از ۳ میکرون) کاهش یافته است. یکی از مزایای تولید کامپوزیت به روش FSP، دستیابی به چنین توزیعی از ذرات است که در سایر روشها، مانند روشهای ذوبی و یا فرایندهای حالت جامد دیگر مانند متالورژی پودر، دشوار است. توزیع مناسب ذرات پودر را می توان به اغتشاش ابزار چرخان و هندسهی شياردار ابزار مرتبط دانست. تغييرشكل پلاستيك شديد و تنشهای حرارتی مکانیکی تولید شده حین چرخش ابزار، از تجمع ذرات و تودهای شدن آنها جلوگیری می کند.

### بررسی ذرات پودر در زمینه کامپوزیت

به منظور بررسی دقیق تر ذرات پودر پراکنده شده در زمینه آلومینیوم پس از فرایند اصطکاکی اغتشاشی، از این ذرات، تصویر میکروسکوپ الکترونی با سیگنال الکترون برگشتی در بزرگنمایی بالا تهیه شد. شکل ۱۱ تصویر میکروسکوپ الکترونی روبشی این ذرات در ناحیه اغتشاش برای نمونههای مختلف را نشان میدهد. مطابق تصویر، زرات دارای ابعاد بسیار کوچک تر از ذرات پودر پس از آسیاکاری هستند. علت این امر خرد شدن ذرات در اثر تنشهای وارده حین فرایند اصطکاکی اغتشاشی است. الف، حضور عناصر آلومینیوم و تیتانیوم را نشان میدهد که میتوان مربوط به حضور ذرات ترکیب بین فلزی ITه در این نقاط باشد که با کنتراست تیره ظاهر شده است. علت مشاهده پیک بلند آلومینیوم که نسبت آلومینیوم به

تیتانیوم را بیش از ۳ برابر نشان میدهد، عبور پرتو الکترونی از ذرات پودر و تماس با آلومینیوم فلز پایه است. آنالیز نقطهای از مناطق روشن، حضور تیتانیوم را مشخص نمود که مربوط به تیتانیوم واکنش نداده است. در تعداد پاسهای بالاتر فرایندFSP، میزان تیتانیوم واکنش نداده در مغز ذرات پودر رو به کاهش است و میزان بیشتری از تیتانیوم در واکنش تشکیل ترکیب AI<sub>3</sub>Ti مصرف شده است که نشان دهنده تشکیل بیشتر این فاز در تعداد پاسهای بالاتر فرایند FSP است.

# خواص مکانیکی ریزسختی سنجی

شکل ۱۳، تغییرات سختی در سطح مقطع لایههای کامپوزیتی Al-Al<sub>3</sub>Ti ایجاد شده و نمونهی تحت فرایند FSP، بدون پودر را نشان میدهد. مطابق شکل، مقادیر سختی در تمام نمونههای FSP شده، نسبت به سختی فلز پایه (۳۰ ویکرز) افزایش داشته است. بنابراین چنانچه در فرايند اصطكاكي اغتشاشي از پودر تقويت كننده استفاده نشود، به دلیل تبلور مجدد دینامیکی حاصل از تغییر شکل پلاستیک دمای بالا و کاهش اندازه دانه، سختی افزایش مییابد[۱۵]. از مقایسهی مقادیر سختی مشاهده میشود که بهطور کلی با افزایش تعداد پاسهای فرایند FSP، سختی افزایش یافته است. علت این امر را میتوان تفاوت در اندازه دانه فلز زمینه در اثر نرخ متفاوت تبلور مجدد دینامیکی و تفاوت در اندازه دانه زمینه در اثر توزیع متفاوت ذرات تقویت کننده در نمونههای مختلف دانست. این ذرات تقویت کننده خود به عنوان موانعی در برابر حركت نابجايىها عمل كرده و توزيع بهتر آنها سبب افزایش دانسیته نابجاییها می شود و موجب افزایش سختی در نمونههای با توزیع بهتر ذرات تقویت کننده می گردد[۱۶]. با افزایش سرعت چرخش ابزار در سرعت پیشروی ثابت، مقادیر سختی کاهش مییابد. علت این امر را می توان افزایش گرمای ورودی ناشی از اصطکاک بیش تر بین ابزار و قطعه کار است که خود سبب کاهش چگالی نابجاییها و همچنین درشت دانهتر شدن ناحیه اغتشاش می شود [۱۷].



شکل ۹- تصویر میکروسکوپ الکترونی روبشی از توزیع ذرات پودر در ناحیه اغتشاش، الف)نمونه (A(1400,2، ب)نمونه D(1400,4) و د)نمونه (C(1200,4) و د)نمونه (B(1200,2)



شکل ۱۰– منحنیهای توزیع اندازه ذرات تقویت کننده در نمونههای، الف)نمونه (A(1400,2، ب)نمونه (B(1200,2، ج)نمونه D(1400,4) و د)نمونه (C(1200,4)



شکل ۱۱– تصویر میکروسکوپ الکترونی روبشی از ذرات پودری در زمینه آلومینیوم، پس از فرایند اصطکاکی اغتشاشی، الف) نمونه (A(1400,2، ب)نمونه (B(1200,2، ج)نمونه (C(1200,4) و د)نمونه (A(1400,2)



D( و د) C( شكل ۱۲- نتايج آناليز EDS نقاط، الف) (A، ب) B، ج



شکل ۱۳- پروفیل سختی در مقطع لایه کامپوزیتهای تولید شده با FSP و نمونه FSP شده بدون پودر

رفتار كششي

نمودار تنش-کرنش مهندسی حاصل از آزمون کشش نمونه کامپوزیتهای تولید شده و مقایسه آن با فلز پایه در شکل ۱۴ آمده است. مطابق شکل مشاهده می شود که در تمامی نمونههای FSP شده، استحکام تسلیم، استحکام کششی نهایی نسبت به فلز پایه افزایش نشان داده است. مطابق رابطه (۱) که به رابطه هال-پچ معروف است[۱۸]، مطابق رابطه (۱) که به رابطه هال-پچ معروف است[۱۸]، با کاهش اندازه دانههای زمینه آلومینیوم، تنش تسلیم افزایش می یابد. بنابراین با افزایش تعداد پاس های فرایند، استحکام تسلیم و متعاقباً، استحکام کششی نهایی افزایش یافته است.

(۱)  $\sigma_y = \sigma_o + \frac{k}{d^{1/2}}$  (۱) عامل دیگری که میتوان برای تفاوت در استحکام نمونههای تحت دو و چهار پاس FSP قرار گرفته مطرح کرد، توزیع و ریزدانگی بهتر ذرات تقویت کننده در نمونه-های ۴ پاس است. از طرفی مشاهده میشود که انجام فرایند اصطکاکی اغتشاشی، سبب کاهش داکتیلیته زکاهش در کاهش داکتیلیته نمونه رحمد ازدیاد طول نسبی) در مقایسه با فلز پایه و تقویت کننده به عنوان موانعی در برابر حرکت نابجاییها، به عنوان مراکز تمرکز تنش در زمینه عمل نموده و سبب کاهش داکتیلیته به عنوان مراکز تمرکز تنش در زمینه عمل نموده و سبب کاهش داکتیلیته به عنوان مراکز تمرکز تنش در زمینه عمل نموده و سبب کاهش داکتیلیته میشوند.



شکل ۱۴– نمودار تنش-کرنش مهندسی نمونههای مختلف، شامل فلزپایه و نمونههای FSP شده در شرایط مختلف

شكل ۱۵، تصوير ميكروسكوپ الكتروني از سطح شكست نمونههای کشش را نشان میدهد. مطابق شکل در تمامی نمونهها دیمپلهایی مشاهده میشود که نشان میدهد در تمامی نمونه ها شکست نرم اتفاق افتاده است. با این تفاوت که در نمونههای تحت فرایند اصطکاکی اغتشاشی قرار گرفته، به دلیل ایجاد ساختاری ریزدانهتر نسبت به فلز پایه، این دیمپلها ریزتر بوده و اندازهی یکنواختتری دارند. از طرفی مشاهده میشود که در نمونههای تحت ۴ پاس FSP (شکل۱۵ ه و و) نسبت به نمونههای تحت ۲ پاس FSP (شکل ۱۵ ج و د)، این حفرات تا حدودی كوچكتر است. علت اين موضوع را ميتوان به اندازه دانه کوچکتر حاصل از توزیع و ریزدانگی بیشتر ذرات تقویت-کننده و تبلور مجدد دینامیکی بیشتر زمینه در نتیجه اعمال تعداد پاسهای بیشتر دانست[۱۹]. مکانیزم شکست در آلیاژهای خالص آلومینیوم به این صورت است که در اثر اعمال تنش کششی و برهم کنش نابجاییها حفراتي تشكيل شده و نهايتاً با به هم پيوستن اين حفرات و ایجاد حفرات بزر گتر شکست اتفاق می افتد؛ اما مکانیزم شکست در ساختارهای ریزدانه مانند نمونههای FSP شده آلومینیوم متفاوت است. حفرات درشت تر در سطح شکست این نمونهها می توانند مکانیزم تشکیل مشابهی با حفرات در آلومینیوم خالص داشته باشند؛ اما حفرات ریزتری که در میان حفرات درشت تر محصور شدهاند و در شکل ۱۵ با دایره مشخص شدهاند، ماهیتی متفاوت دارند. مطابق شکل ۱۴، نمونههای تحت فرایند FSP، استحکام تسلیم بالاتری داشته؛ اما در درصد کرنشهای بسیار پایین تری نسبت به فلز پایه می شکنند. این موضوع نشان می دهد که مکانیزم تشكيل اين حفرات متفاوت است.

محققان، مکانیزم تشکیل این حفرات را که سبب شکست نمونه در درصد کرنشهای پایین می شوند،

مرزدانههای کم زاویه حاصل از تبلور مجدد دینامیکی، همچنین حضور ذرات سخت تقویت کننده بیان کردهاند که به عنوان مراکزی برای تولید این حفرات عمل می-کنند[۲۰].

### نتيجهگيري

۱- ترکیب Al<sub>3</sub>Ti بطور درجا در نمونههای FSP شده تشکیل و افزایش تعداد پاسهای فرایند اصطکاکی اغتشاشی، منجر به ایجاد واکنشی کامل تر درون ذرات پودر پیش فعال شده گردید.

۲- انجام ۴ پاس فرایند FSP بر روی ناحیه حاوی پودر پیش فعال آسیاکاری شده، منجر به تشکیل لایه کامپوزیتی Al-Al<sub>3</sub>Ti، با سختی ۷۵HV و استحکام کششی ۲۱۹MPa گردید که این مقادیر نسبت به فلز پایه، به ترتیب ۲۵۰٪ و ۳۴۰٪ افزایش از خود نشان داد.

۳- در میان کامپوزیتهای سطحی تولید شده با فرایند FSP نمونه (C(1200,4) بهترین خواص مکانیکی را از خود نشان داد که دلیل آن را میتوان به انجام واکنشی کامل تر درون ذرات پودر و توزیع بهتر ذرات ترکیب بین فلزی Al<sub>3</sub>Ti درون زمینه آلومینیوم نسبت داد.

۴ - حضور دیمپلها در سطح شکست نمونههای FSP شده و فلز پایه پس از آزمون کشش نشان از وقوع شکست نرم برای این نمونهها داشت. با این تفاوت که سطح شکست در نمونههای حاوی ذرات تقویت کننده دارای دیمپلهای ریزتر تشکیل شده حاصل از حضور این ذرات بود که سبب شکست نمونهها در درصد کرنشهای پایین تر شد.



شکل ۱۵− تصویر میکروسکوپ الکترونی سطوح شکست نمونههای کششی، الف)فلز پایه، ب)نمونه E، ج)نمونه (A(1400,2، شکل ۵۵− تصویر میکروسکوپ الکترونی سطوح شکست نمونه (B(1400,2، و)نمونه (C(1200,4، و)نمونه (C(1200,4)))))

#### **Refrences:**

1- R.S. Mishra, Z.Y. Ma, I. Charit, Mater. "Friction stir processing: a novel technique for fabrication of surface composite", Material Science and Engineering, Vol. 341, 2002, pp. 307\_310.

2- M. Raaft, T.S. Mahmoud, H.M. Zakaria, T.A. Khalifa, "Microstructural, mechanical and wear behavior of A390/graphite and A390/A1 2O 3 surface composites fabricated using FSP", Material Science and Engineering, Vol. 528, 2011, pp. 5741\_5746.

3- R.M. Miranda, T.G. Santos, J. Gandra, N. Lopes, R.J.C. Silva, J. "Friction Stir Processing Strategies for Uniform Distribution of Reinforcement in a Surface Composite", Mater. Process. Technol. Vol. 213, 2013, pp. 1609\_1615.

4- H. Sarmadi, A.H. Kokabi, S.M. Seyed Reihani, "Friction and wear performance of copper–graphite surface composites fabricated by friction stir processing (FSP)", Vol. 304, 2013, pp. 1\_12.

5- V.A. Chianeh, H.R.M. Hosseni, M. Nofar, "Microstructural features and mechanical properties of Al-Al<sub>3</sub>Ti composite fabricated by in-situ powder metallurgy route", Journal of Alloys and Compounds, Vol. 473, 2009, pp. 127-132.

۶- م. زادعلی محمد کوتیانی، خ. رنجبر، "تولید کامپوزیت درجای Al3003/Al<sub>3</sub>Ti با استفاده از ذرات عنصری تیتانیوم توسط فرآیند اصطکاکی اغتشاشی" مجله مواد نوین، جلد ۸ شماره ۴، ص ۲۰–۵۷، تابستان ۱۳۹۷.

7- C.J. Hsu, P.W. Kao, N.J. Ho "Intermetallic-reinforced aluminum matrix composites produced in situ by friction stir processing" Materials Letters (2007)13151318.

8- C.J.Hsu,P.W.Kao ,N.J.Ho "UltrafinegrainedAl–Al2Cu composite produced in situ by friction stir processing" Institute of Materials Science and Engineering (2005)341–345.

9- A. Alavi Nia , H. Omidvar , S.H. Nourbakhsh "Effects of an overlapping multi-pass friction stir process and rapid cooling on the mechanical properties and microstructure of AZ31magnesium alloy" Materials and Design 58 (2014) 298-304.

10- C.J.Hsu, C.Y.Chang, P.W.Kao , N.J.Ho, C.P.Chang "Al-Al3Ti nanocomposites produced insitu by friction stir processing" Institute of Materials Science and Engineering (2006)5241– 5249.

11-H. Baker, H. Okamoto, "Alloy phase diagrams", Vol.3, ASM Handbook, ASM international, materials park, Ohio, USA, 1992.

12- Heurtier P, Jones M J, Desrayaud C, Driver J H, Montheillet F and Allehaux D, "Mechanical and Thermal Modelling of Friction Stir Welding", Journal of Material Process Technology,Vol. 171, 2006, pp. 348–357.

13- Omar S. Salih, Hengan Ou,W. Sun, D.G. McCartney, "A review of friction stir welding of aluminium matrix composites", Department of Mechanical, Materials and Manufacturing Engineering, Materials and Design, Vol. 86, 2015, pp. 61–71.

14- Q. Zhang, B.L. Xiao, D. Wang, Z.Y. Ma, "Formation mechanism of in situ Al<sub>3</sub>Ti in Al matrix during hot pressing and

subsequent friction stir processing", Materials Chemistry and Physics, Vol. 130, 2011, pp. 1109-1117.

15- Rajiv S. Mishra, Murray W. Mahoney, " Friction Stir Welding and Processing", Copyright © 2007 ASM International.

16- R. Sathiskumar , N. Murugan, I. Dinaharan, S.J. Vijay, "Characterization of boron carbide particulate reinforced in situ copper surface composites synthesized using friction stir processing", Materials Characterization, Vol. 84, 2013, pp. 16–27.

17- El-Danaf, E.A. Ei-Rayes, M.M. Soliman, M.S. "Friction stir processing: an effective technique to refine grain structure and enhance ductility", Mater Des, Vol. 31, 2010, pp. 1231-1236.

18- Sato, Y.S., Park, S.H.C., Kokawa, H. "Microstructural factors governing hardness in friction-stir welds of solidsolution-hardened Al alloys", Metallurgical and Materials Transactions, Vol 32, 2011, pp. 3033-3042.

19- N. Yuvaraj, Vipin, R. S. Mishra, "Effect of number of Passes on mechanical and wear properties of Friction Stir Processed Al1050 Alloy", Department of Mechanical Engineering, Delhi Technological University, Delhi, India, Volume 4, 2016, pp. 469-473.

20- Humphreys FJ, Hatherly M. "Recrystallization and related annealing phenomena", second ed. Oxford: Elsevier; 2004.

21- Devinder Yadav, Ranjit Bauri, "Effect of friction stir processing on microstructure and mechanical properties of aluminium", Department of Metallurgical and Materials Engineering, Vol. 539, 2012, pp. 85-92.