

بررسی تاثیر ذرات گرافیت و MoS_2 بر خواص تریبولوژیکی پوشش کامپوزیتی Ni-SiC در دماهای بالا

محمد فاضل^{۱*}، محمدرضا گرسیوز جزی^۱، سعید بهرامزاده^۲، سعیدرضا بخشی^۳، مظاہر رمضانی^۳ و احمد بهرامیان^۳

۱. دانشکده مهندسی مواد، دانشگاه صنعتی اصفهان، اصفهان

۲. دانشکده مهندسی مواد، دانشگاه تهران، تهران

۳. دانشکده مهندسی مواد، دانشگاه صنعتی مالک اشتر، شاهین شهر

(دریافت مقاله: ۱۳۹۲/۷/۱۳ - دریافت نسخه نهایی: ۱۴/۱۲/۱۳)

چکیده - پوشش کامپوزیتی Ni-SiC ، یکی از پوشش‌هایی است که برای فراهم نمودن مقاومت سایشی مناسب، در بسیاری از کاربردها نظریه سیلندرها، موتورهای اختراق و قالب‌های ریخته‌گری مورد استفاده قرار می‌گیرد. در این پژوهش $\text{Ni-SiC}-\text{Gr}$ و $\text{Ni-SiC}-\text{MoS}_2$ نیکل ایجاد با توجه به دمای کاری موتور، آزمون ش در محدوده دما استفاده همزمان از دو همزن مکان K_{Cr} و فراصلوت در حمام سولفات‌نیکل انجام شد. با افزایش دمای سانتری گراد انجام و رفتار تریبولوژیکی $\text{Ni-SiC}-\text{Gr}$ و $\text{Ni-SiC}-\text{MoS}_2$ در دماهای گوناگون ارزیابی شد. براساس نتایج آزمون درجه سانتری گراد از 100°C تا 200°C در دماهای سانتری گراد، ضریب اصطکاک μ و نزدیک هم نشان می‌دهند. با افزایش دمای سانتری گراد، ضریب اصطکاک پوشش Ni-SiC شدت افزایش می‌نماید. در حال است که افزودن ذرات روان کار دارد. با این حال در تمام دماهای سانتری گراد از 100°C تا 200°C درجه سانتری گراد، ضریب اصطکاک μ کمترین ضریب اصطکاک را دارد.

واژگان کلیدی: رسوبدی زمان، پوشش کامپوزیتی Ni-SiC ، ذرات روان کار جامد، رفتار تریبولوژیکی

Influence of Gr and MoS_2 Particles on High Temperature Tribological Properties of Ni-SiC Composite Coating

M. Fazel^{1*}, M.R. Garsivaz jazi¹, S. Bahramzadeh², S.R. Bakhshi³, M. Ramazani³ and A. Bahramian³

1. Department of Materials Engineering, Isfahan University of Technology, Isfahan

2. Department of Materials Engineering, University of Tehran, Tehran

3. Department of Materials Engineering, Malek Ashtar University of Technology, Shahinshahr

* مسئول مکاتبات، پست الکترونیکی: m_fazel2012@yahoo.com

Abstract: *Ni-SiC composite coatings are successfully employed as a protective coating in the inner walls of engine cylinders. In this study, Ni-SiC, Ni-SiC-MoS₂ and Ni-SiC-Gr composite coatings were prepared from a sulfamate bath. Both mechanical and ultrasonic stirring were used simultaneously during the process. Taking into account the working temperature of engine cylinders, the wear behavior of coatings was evaluated at 25 to 300 °C and the high temperature tribological properties of the coatings were investigated. Based on the results obtained from the wear tests, all three coatings showed almost good friction coefficient values at 25 and 100 °C, which were close to each other. By increasing the temperature to 200-300 °C, the friction coefficient and weight loss values strongly increased. However, addition of solid lubricants caused the values to decrease. The Ni-SiC-Gr coating at all temperatures showed a good and stable behavior.*

Keywords: *Co-deposition, Ni-SiC composite coating, Solid lubricant particles, Tribological behavior*

دیرگذار) مورد استفاده قرار گیرند [۵ و ۶].

مقدمه

در این بین پوشش‌های کامپوزیتی Ni-SiC به دلیل حضور ذرات سخت SiC به عنوان یکی از جدی‌ترین گزینه‌ها در کاربردهای سایشی مطرح هستند. معمولاً برای بهبود رفتار سایشی و جلوگیری از ایجاد اصطکاک شدید، در کنار این پوشش‌ها، از روان‌کارهای مایع نیز استفاده می‌شود. اما در مواردی ممکن است به دلایل گوناگون، یک روان‌کار مایع تواند به خوبی نقش ایفا کند که این مساله سبب می‌شود پوشش تا اندازه زیادی آسیب بیابد. هم‌چنین در مواردی که نیاز به استفاده از این پوشش‌ها در خلا است نیز نمی‌توان از روان‌کار مایع استفاده کرد. مجموعه‌ی این دشواری‌ها نیاز به استفاده از ذرات روان‌کار جامد در پوشش را شدت می‌بخشد. هم‌چنین به دلیل این که در بسیاری از کاربردها، نظیر سیلندرها، موتورهای احتراق و قالب‌های ریخته‌گری، پوشش در دماهای نسبتاً بالا قرار دارد، لازم است انتخاب روان‌کار به گونه‌ای باشد که بتواند در دماهای بالا نیز خواص خود را نگه دارد [۵].

از بین روان‌کارهای گوناگون، گرافیت و MoS₂ روان‌کارهای جامد مهمی با ساختار لایه‌ای هستند [۷ و ۸]. این مواد می‌توانند به راحتی در جهت موازی با لایه‌ها بریده شوند و نقش روان‌کاری خود را به خوبی انجام دهند [۹ و ۱۰]. در مجموع در مواردی که روغن یا گریس نمی‌تواند استفاده شود و یا تحمل بار کافی ندارند، این روان‌کارهای جامد به دلیل پایداری شیمیایی و گرمایی بالا، می‌توانند بسیار پرکاربرد و مفید باشند [۱۰].

پیشرفت فناوری موجب شده است که نیاز به مواد فلزی با خواص سطحی بهتر به گونه روزافزونی احساس شود. از این‌رو با گسترش علم مواد، مواد مهندسی با ساختارهای جدید و کارکردهای ویژه مورد توجه پژوهشگران قرار گرفته‌اند [۱]. در این میان استفاده از ذرات تقویت‌کننده در کامپوزیت‌های زمینه‌ی فلزی از جمله روش‌هایی است که می‌تواند افزون بر بهبود خواص تریبوولوژیکی و سطحی، سایر مشخصات فلز نظری خواص فیزیکی، مکانیکی، الکتریکی، مغناطیسی و مقاومت خوردگی را نیز به گونه چشم‌گیری بهبود بخشد [۲]. روش‌های گوناگونی برای ایجاد پوشش‌های کامپوزیتی وجود دارد که در بین آن‌ها رسوب‌دهی الکتروشیمیایی در چند دهه‌ی اخیر بسیار مورد توجه بوده است. دلیل این مطلب را می‌توان قیمت پایین، سادگی و تاثیرپذیری بالای فرایند، قابلیت انجام در دماهای نزدیک به دمای محیط و هم‌چنین توانایی بهبود خواصی نظیر مقاومت سایشی و مقاومت به خوردگی دانست [۳ و ۴].

در میان فلزات گوناگون، نیکل با توجه به خواص فیزیکی و شیمیایی بی‌همتاپیش، اولین فلزی بود که در صنعت آب‌کاری به عنوان پوشش به کار برده شد [۱]. با این وجود، پوشش‌هایی که تنها شامل نیکل بودند، جواب‌گوی همه‌ی نیازمندی‌ها نبودند. این موضوع سبب شد نگاه‌ها به استفاده از پوشش‌های کامپوزیتی زمینه‌ی نیکل سوق کرده، این پوشش‌ها به گونه‌ای گستردۀ در ریزالمنت‌های الکترونیکی، لایه‌های خودروان‌کار، سیلندرهای موتور و پوشش‌های مقاوم به گرمای (پوشش‌های

جدول ۱- ترکیب حمام آب کاری

ترکیب مورد استفاده	غایظت(g/lit)
نیکل سولفامات	۲۵۰
کلرید نیکل	۱۵
اسید بوریک	۳۵

ریخته گری و سیلندرهای پیستونی، دارند. هدف از این پژوهش ایجاد پوشش کامپوزیتی Ni-SiC در شرایط حضور و نبود ذرات روانکار جامد MoS_2 و گرافیت و ارزیابی رفتار تربیولوژیکی این پوشش‌ها در دماهای گوناگون است.

مواد و روش آزمایش

تهیه پوشش‌ها

ابتدا دیسک‌هایی به قطر ۶۵ میلی‌متر و ضخامت ۷/۵ میلی‌متر از جنس فولاد St37 تهیه شد. برای از بین بردن ناهمگونی‌های ناشی از تراش و مشکل ناموازی بودن سطوح، عملیات سنگزنی از دو سمت تا ضخامت ۷/۲ میلی‌متر انجام گرفت. پس از انجام گام‌های اولیه، شامل ماسک کردن نمونه‌ها، ماسه‌زنی، چربی‌زدایی در محلول چربی‌گیر TURKO و اسیدشویی در محلول ۱ مولار اسید سولفوریک، عملیات آب‌کاری بر روی یک سطح نمونه و در حمام سولفامات نیکل با ترکیب برابر جدول ۱ انجام گرفت.

برای انحلال و پراکنده‌سازی هرچه یکنواخت‌تر ذرات ثانویه در محلول، عملیات هم‌زنی به دو صورت مکانیکی و فراصوت (آلتراسونیک) به طور همزمان در طول فرایند انجام گرفت. هم‌زن مکانیکی مورد استفاده، با سرعتی نزدیک به ۴۰۰ دور بر دقیقه در نزدیکی آند قرار گرفت تا از تاثیرات منفی آن بر نشستن ذرات در گام‌های نخست، روی سطح کاتد جلوگیری شود. ضمن این‌که عملیات پوشش‌دهی درون محفظه فراصوت انجام گرفت. سایر شرایط فرایند به همراه غلظت ذرات و افزودنی‌های مورد استفاده در جدول ۲ مشخص شده‌اند.

در این میان MoS_2 برای روانکاری نیاز به جذب بخار نداشت و همین مساله موجب شده تا بتوان از این ماده در خلا و دماهای بالا که استفاده از گرافیت ممکن نیست، بهره برد. MoS_2 در دمای 350°C شروع به اکسیدشدن در هوا می‌کند، اگرچه در مدت زمان‌های کوتاه می‌تواند تا دماهای بیش از 450°C نیز مورد استفاده قرار گیرد.

استفاده از ذرات گرافیت نیز در پوشش‌های کامپوزیتی نیکل، می‌تواند ضریب اصطکاک را به میزان قابل توجهی کاهش دهد. دلیل این مساله را می‌توان در جدا شدن این ذرات هنگام فرایند سایش و تشکیل یک لایه گرافیتی بین سطح پوشش و جسم ساینده دانست. گرافیت نیز همانند MoS_2 ضریب اصطکاک را در دماها و نرخ‌های سایش بالا، ثابت نگه می‌دارد. آین خاصیت گرافیت را به عنوان گزینه‌ای مهم در بسیاری از کاربردهای سایشی مطرح می‌سازد [۱۱ و ۱۲]. با این وجود، خواص روانکنندگی گرافیت بستگی به حضور بخارات قابل تراکم دارد، در حالی که مقادیر بالای رطوبت هوا، بر خلاف گرافیت، روی اصطکاک و نرخ سایش MoS_2 تاثیر مخرب دارد [۱۳].

هرچند تاثیر حضور ذرات MoS_2 بر رفتار سایشی پوشش‌های کامپوزیتی و بهینه‌سازی شرایط آب‌کاری در این پوشش‌ها [۱۶-۱۴] و همچنین رفتار سایشی پوشش‌های خالص و کامپوزیتی نیکل در حضور گرافیت در شرایط گوناگون آب‌کاری [۱۷ و ۱۸] پیش از این بررسی شده است، بررسی رفتار سایشی این پوشش‌ها و تاثیر حضور ذرات روانکار جامد در دماهای بالا چندان مورد توجه نبوده است. حال آن‌که این پوشش‌ها کاربردهای زیادی در دماهای بالا، نظیر قالب‌های

جدول ۲. افزودنی‌های حمام و شرایط فرایند آب کاری

نیکل خالص تجاری	۵ lit	حجم محلول
آند		
غلاشت SiC (۲-۳ μm)	۱۲ g/lit	
غلاشت $^*\text{MoS}_2$ (-۱۰ μm)	۱۲ g/lit	
غلاشت Gr (-۱۰ μm)	۱۲ g/lit	
غلاشت افزودنی مسطح ساز	۰/۵ cm ³ /lit	
غلاشت افزودنی کاهنده تنفس	۲/۵ cm ³ /lit	
سرعت همزن مکانیکی	۴۰۰ -۴۲۰ rpm	
چگالی جریان آب کاری	۵ A/dm ²	
دماهی حمام	۵۰ -۵۵ °C	
pH	۴/۰ -۴/۶	

* و ** : مخصوص نمونه‌های دارای ذرات روان کار جامد

جدول ۳- شرایط آزمون سایش دماهی بالا

بار اعمالی	۱۵۰۰ gr
مسافت سایش	۵۰۰ m
سرعت خطی نمونه	۰/۱ m/s
سرعت متور	۶۰ rpm
دماهی آزمون	۲۵-۱۰۰-۲۰۰-۳۰۰ °C

از دیفرکتوسکوپ مدل Bruker D8 ADVANCE و با تابش پرتو Cu K در دامنه $0^{\circ} = 100 - 100^{\circ}$ = ۲ انجام گرفت.

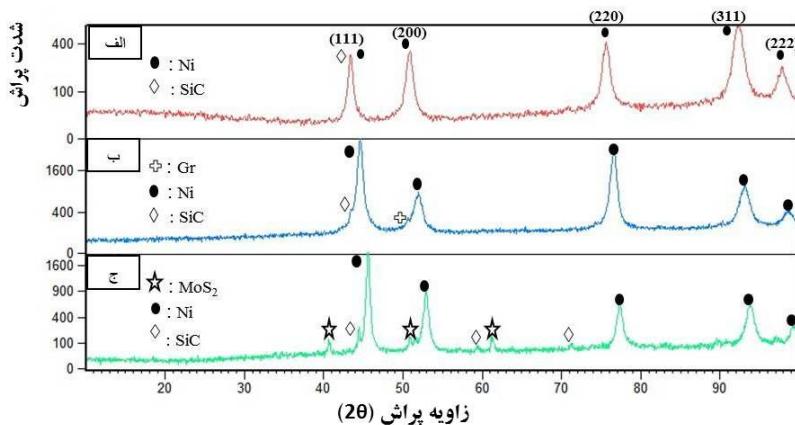
با توجه به این‌که نمونه‌ها به صورت گرد تهیه شده بود، آزمون سایش به روش پین روی دیسک و به کمک دستگاه سایش دماهی بالا مجهز به کوره انجام شد. هر نمونه در چهار دماهی ۲۵، ۱۰۰، ۲۰۰ و ۳۰۰ درجه سانتی‌گراد (با سه بار تکرار در هر دما)، در شرایطی برابر جدول ۳ تحت سایش قرار گرفته، نمودارهای ضریب اصطکاک-مسافت در هر دما با استفاده از نرم‌افزار دستگاه رسم شد. مقادیر ضریب اصطکاک پس از هر بار سایش، میانگین‌گیری و برای مقایسه رفتار سه پوشش در دماهای گوناگون، بر روی یک منحنی رسم شد. پراکندگی نتایج به صورت انحراف معیار میانگین در روی منحنی سایش نشان

مشخصه‌یابی پوشش‌ها

ریخت (مورفولوژی) سطح پوشش‌ها و همچنین یکنواختی پراکندگی ذرات در آن‌ها به کمک میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM: Philips XL 30) بررسی شد و به کمک تحلیل EDS از حضور ذرات تقویت‌کننده در پوشش اطمینان به دست آمد. ریزساختی سطح مقطع پوشش‌ها با استفاده از دستگاه ریزساختی سنج مدل Wilson، تحت بار ۱۰۰ گرم اندازه‌گیری شد. برای دقت بیشتر، ساختی در پنج نقطه از پوشش اندازه‌گیری و ساختی میانگین برآورد شد. افزون بر این، ضخامت هر پوشش با استفاده از تصاویر میکروسکوپی نوری در پنج نقطه از سطح مقطع پوشش تعیین و مقدار میانگین برآورد شد. آنالیز پراش پرتو ایکس بر روی نمونه‌ها با استفاده

جدول ۴- ضخامت و ریزسختی پوشش‌های Ni-SiC-Gr، Ni-SiC و Ni-SiC-MoS₂

ردیف	پوشش	پارامتر اندازه‌گیری شده	مرتبه اندازه‌گیری					
			میانگین	۵	۴	۳	۲	۱
۱	Ni-SiC	ضخامت (μm)	۴۳/۷	۴۴	۴۳/۵	۴۵/۴	۴۳	۴۲/۸
		ریزسختی ($\text{HV}_{0.1}$)	۴۶۸	۴۷۲	۴۶۴	۴۶۰	۴۶۶	۴۷۸
۲	Ni-SiC-Gr	ضخامت (μm)	۴۴/۴	۴۸	۴۲	۴۳	۴۲	۴۷
		ریزسختی ($\text{HV}_{0.1}$)	۴۶۷	۴۶۵	۴۷۰	۴۶۳	۴۷۸	۴۶۰
۳	Ni-SiC-MoS ₂	ضخامت (μm)	۳۲/۲	۲۸/۲	۳۱/۵	۳۴/۹	۴۱	۲۵/۵
		ریزسختی ($\text{HV}_{0.1}$)	۳۸۷/۸	۳۹۷	۴۴۵	۳۲۰	۳۵۷	۴۲۰



شکل ۱- خطوط پراش پرتو ایکس پوشش‌های: (الف) Ni-SiC-Gr، (ب) Ni-SiC و (ج) Ni-SiC-MoS₂

قياس با پوشش‌های نیکل خالص با تاثیر هم‌زمان سه عامل بافت، اندازه دانه و پراکندگی ذرات کامپوزیتی قابل توضیح است [۴ و ۱۹-۲۲].

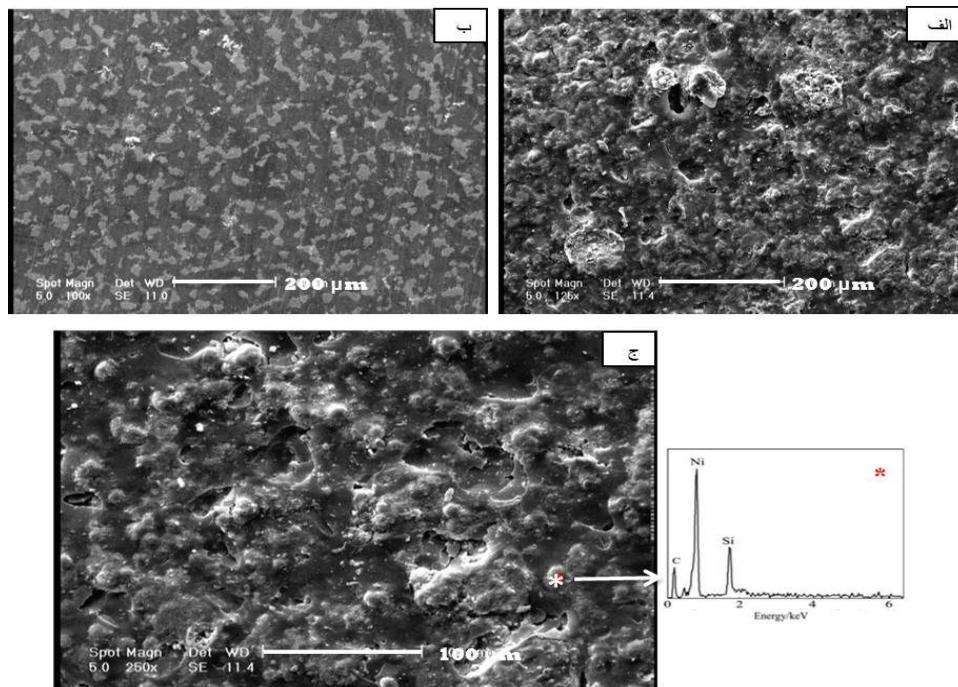
پژوهشگران نشان داده‌اند افزودن ذرات تقویت‌کننده به پوشش نیکل خالص، با دگرگون‌سازی و اصلاح بافت زمینه نیکل موجب افزایش قابل توجه سختی می‌شود [۴ و ۱۹]. همان‌گونه که شکل ۱ نشان می‌دهد خطوط تفرق موجود برای هر سه پوشش، صفحات (۱۱۱)، (۲۰۰)، (۰۰۲) و (۳۱۱) را نشان می‌دهد. به عبارت دیگر می‌توان گفت هر سه پوشش مخلوطی از جهات بلوری گوناگون را نشان می‌دهند که همین امر سختی و خواص تریبولوژیکی مناسب این پوشش‌ها را به دنبال داشته است. با این وجود انتظار می‌رود با حضور ذرات

داده شده است. در کلیه آزمون‌ها، گلوله آلومینیا با کاهش وزن نزدیک به صفر به عنوان جسم ساینده مورد استفاده قرار گرفت. به منظور تعیین مکانیزم سایش و بررسی تاثیر دما بر ریخت خطوط سایش، بررسی میکروسکوپی این خطوط، با استفاده از میکروسکوپ الکترونی روبشی گسیل میدانی (FE-SEM: Hitachi S4160) صورت پذیرفت.

نتایج و بحث

ریزسختی و ضخامت پوشش‌ها

مقادیر ریزسختی و ضخامت پوشش‌های گوناگون پس از پنج بار اندازه‌گیری و برآورد مقادیر میانگین در جدول ۴ آورده شده است. افزایش ریزسختی پوشش‌های کامپوزیتی پایه نیکل در

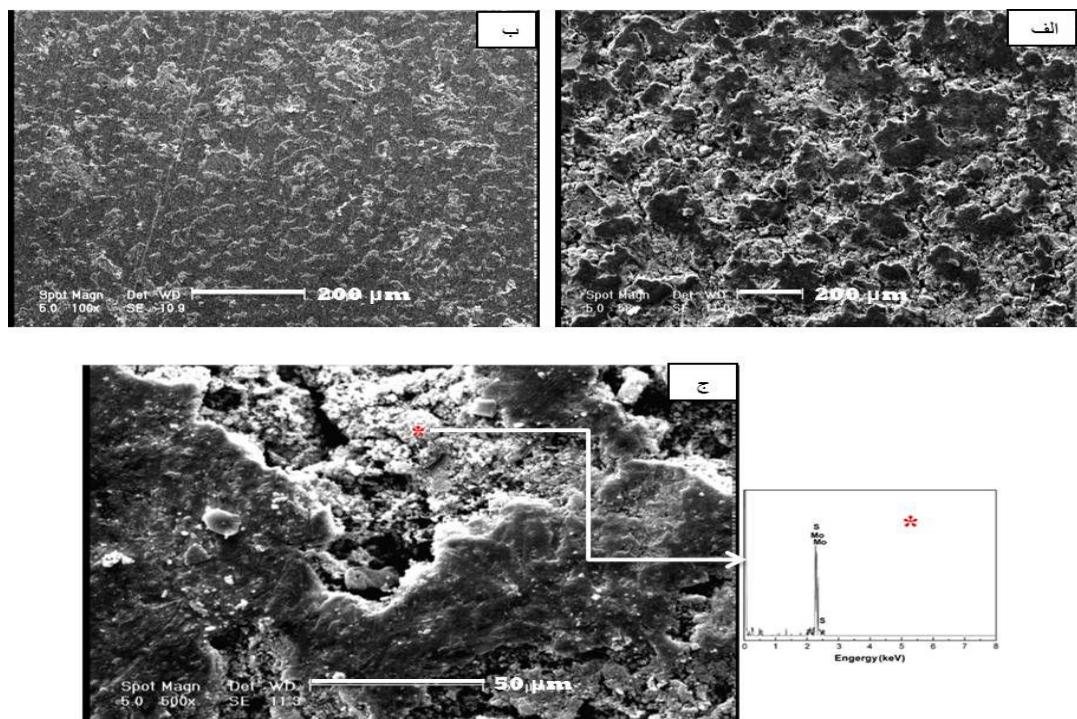


شکل ۲- تصاویر میکروسکوپی الکترونی از سطح پوشش :Ni-SiC

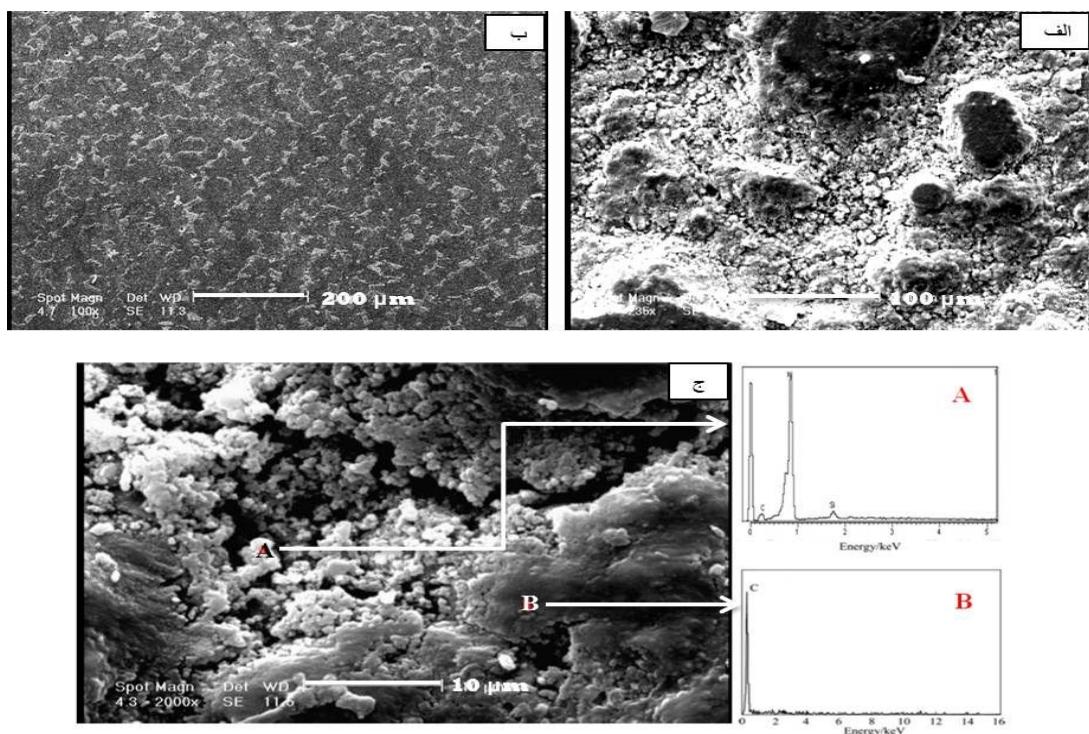
الف) ریخت سطح، ب) پراکندگی ذرات و ج) ریخت سطح و تحلیل EDS برای تعیین حضور ذرات در پوشش

نه تنها از تهشیینی ذرات جلوگیری می‌کند، بلکه به دلیل ایجاد امواج و ارتعاشات شدید، مانع کلوخه شدن آن‌ها می‌شود. به همین دلیل استفاده از همزن فراصوت موجب پراکنده شدن هرچه یکنواخت‌تر ذرات در محلول شده و با جلوگیری از کلوخه شدن، انتقال آن‌ها به سطح زیرلایه را به مراتب تسهیل می‌کند. افزون بر این گزارش‌ها نشان می‌دهد که ذرات منتقل شده به سطح، به عنوان مراکز جوانه‌زنی نیکل عمل کرده و رشد را به تأخیر می‌اندازند. بنابراین پوششی با ابعاد بلورک کوچک‌تر و سطح یکنواخت‌تر به دست خواهد آمد [۲۳]. با توجه به آنچه گفته شد، استفاده همزن از دو همزن مکانیکی و فرماصوت در این پژوهش، موجب به دست آوردن پوشش‌های کامپوزیتی با پراکندگی بسیار یکنواخت از ذرات کاربید سیلیسیم و ذرات روان‌کار جامد و در نتیجه سختی بالای آن‌ها شده است (شکل‌های ۴-۲). در عین حال همان‌گونه که در جدول ۴ نیز مشاهده می‌شود، پوشش کامپوزیتی Ni-SiC-MoS₂ سختی میانگین بسیار کمتری را در قیاس با دو پوشش دیگر نشان می‌دهد. این کاهش به دلیل ساختار اسفنجی، متخلخل و

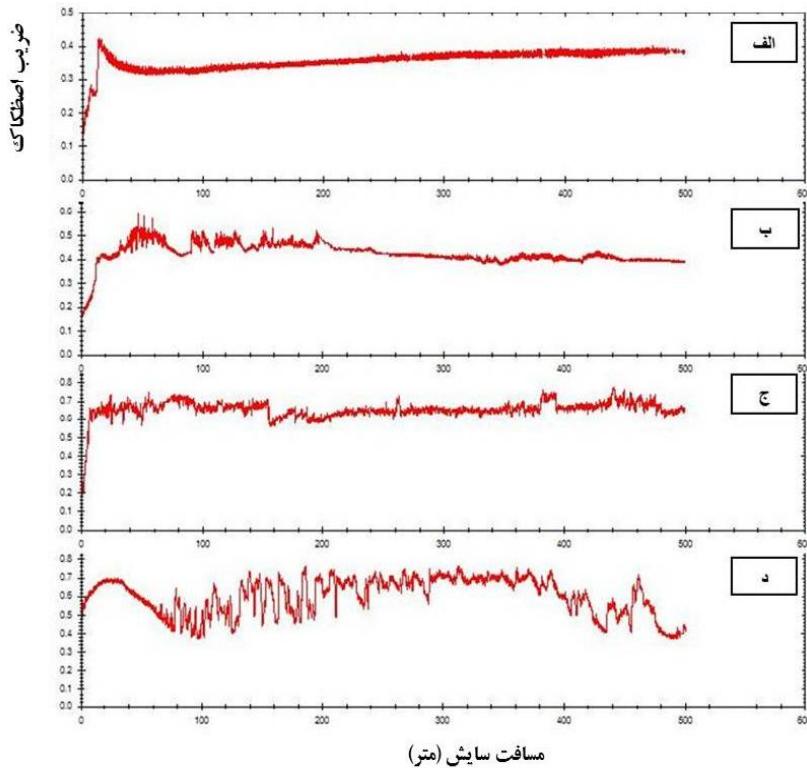
روان‌کار جامد، سختی پوشش Ni-SiC به گونه محسوسی کاهش یابد [۲۴]، چرا که بر اساس مکانیزم اوراوان و با توجه به مدلول برشی کم گرافیت و MoS₂، این ذرات به سهولت توسط نابجایی‌ها بریده شده و حلقه‌های اوراوان تنها در اطراف ذرات سخت SiC تشکیل می‌شود. در عین حال یافته‌های ریزسختی در این پژوهش چنین کاهشی را برای پوشش Ni-SiC-Gr نشان نمی‌دهد. این مساله می‌تواند یک دلیل اساسی داشته باشد و آن هم پراکندگی یکنواخت و مناسب ذرات روان‌کار جامد در کنار ذرات سخت کاربید درون پوشش به دلیل استفاده هم‌زمان از دو همزن مکانیکی و فرماصوت است. براساس مدل ارایه شده توسط یاه^۱، انتقال ذرات از محلول به زیرلایه، کنترل کننده مقدار رسوب ذرات در فرایند آب‌کاری کامپوزیتی است. بر اساس گزارش‌های ارایه شده، هرچند هم‌زدن مکانیکی به معلق نگهداشت ذرات درون محلول کمک می‌کند، ولی نمی‌تواند از کلوخه شدن آن‌ها جلوگیری کند. بنابراین با توجه به دشواری انتقال ذرات کلوخه شده نمی‌توان به پراکندگی مناسبی از آن‌ها دست یافت. این در حالی است که استفاده از همزن فرماصوت،



شکل ۳- تصاویر میکروسکوپی الکترونی از سطح پوشش Ni-SiC-MoS_2
الف) ریخت سطح، ب) پراکندگی ذرات و ج) ریخت سطح و تحلیل EDS برای تعیین حضور ذرات در پوشش



شکل ۴- تصاویر میکروسکوپی الکترونی از سطح پوشش Ni-SiC-Gr
الف) ریخت سطح، ب) پراکندگی ذرات و ج) ریخت سطح و تحلیل EDS برای تعیین حضور ذرات در پوشش



شکل ۵- منحنی ضریب اصطکاک بر حسب مسافت سایش پوشش Ni-SiC در دماهای:
الف) ۲۵، ب) ۱۰۰، ج) ۳۰۰ و د) ۴۰۰ درجه سانتی گراد

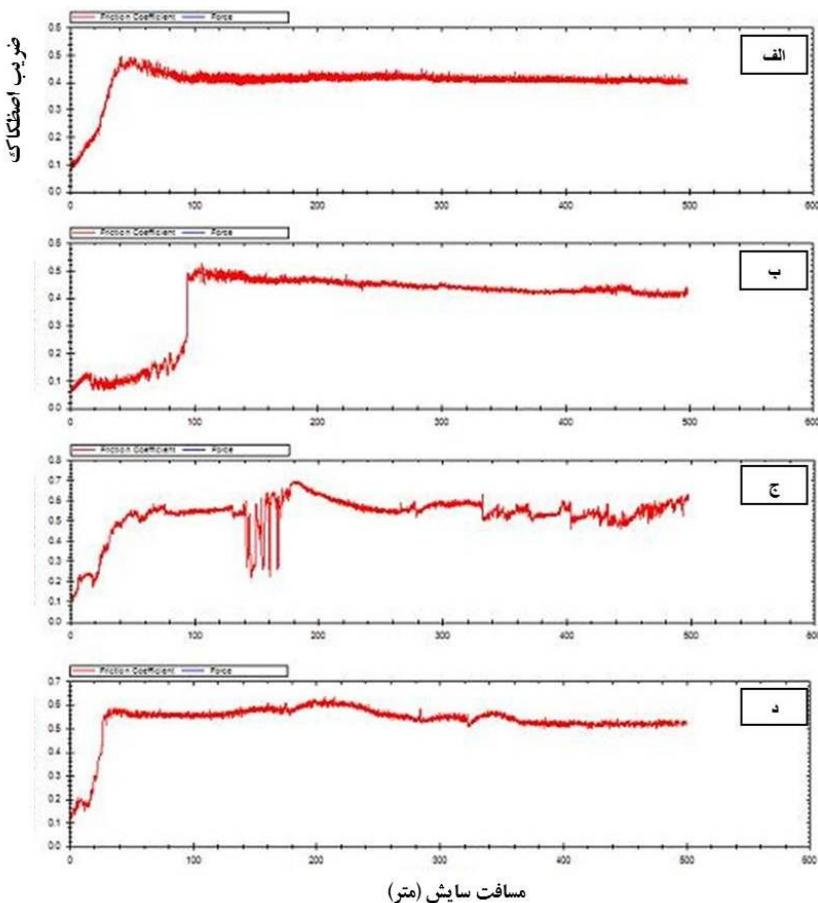
کاربید سیلیسیم را نشان می‌دهد. نتایج تحلیل EDS از سطح این پوشش نیز هم رسویی ذرات کاربید را تایید کرده، نشان می‌دهد این ذرات کاملاً با نیکل پوشیده شده‌اند. افزون بر این، شکل‌های ۳ و ۴ نشان می‌دهند که حضور ذرات روان‌کار جامد موجب شده است تا ریخت سطح پوشش‌ها دگرگون شده، تراکم آن‌ها در قیاس با پوشش Ni-SiC کاهش یابد. یافته‌های تحلیل EDS نیز حضور ذرات روان‌کار را در کنار ذرات کاربید سیلیسیم درون پوشش تایید می‌کند.

ناهمگون پوشش دارای ذرات MoS₂ است که دلیل آن، خواص نیمه‌هادی ذرات MoS₂ است. به این ترتیب که رسوی این ذرات سبب خواهد شد یکنواختی پراکندگی جریان الکتریکی در سطح پوشش از بین رفته و نوسانات جریان به وجود آید که سبب می‌شود پوشش یکنواختی به دست نیاید [۱۴]. در نهایت به دلیل همین ساختار متخلخل و ناهمگونی ضخامت، نتایج ریزساختی انحراف و اختلاف زیادی را نشان می‌دهند.

ریزساختار و ریخت

رفتار سایشی
آزمون سایش به روش پین روی دیسک در چهار دمای ۲۵، ۱۰۰، ۲۰۰ و ۳۰۰ درجه سانتی گراد روی نمونه‌ها انجام و منحنی ضریب اصطکاک- مسافت برای هر پوشش در این دماها رسم شد (شکل‌های ۷-۵). براساس گزارش دیگر پژوهشگران، ضریب اصطکاک پوشش‌های کامپوزیتی

ریخت سطح پوشش‌های کامپوزیتی Ni-SiC-Gr، Ni-SiC و Ni-SiC-MoS₂ به ترتیب در شکل‌های ۴-۲ آورده شده است. بررسی‌های انجام شده نشان می‌دهد که پوشش‌های آب‌کاری نیکل ساختاری گل‌کلمی^۱ دارند [۲۳-۲۵]. ولی همان‌گونه که در شکل ۲ مشخص است، پوشش حاوی ذرات SiC، بسیار مترکم بوده و ریخت سطح آن، به خوبی هم رسوی نیکل و ذرات

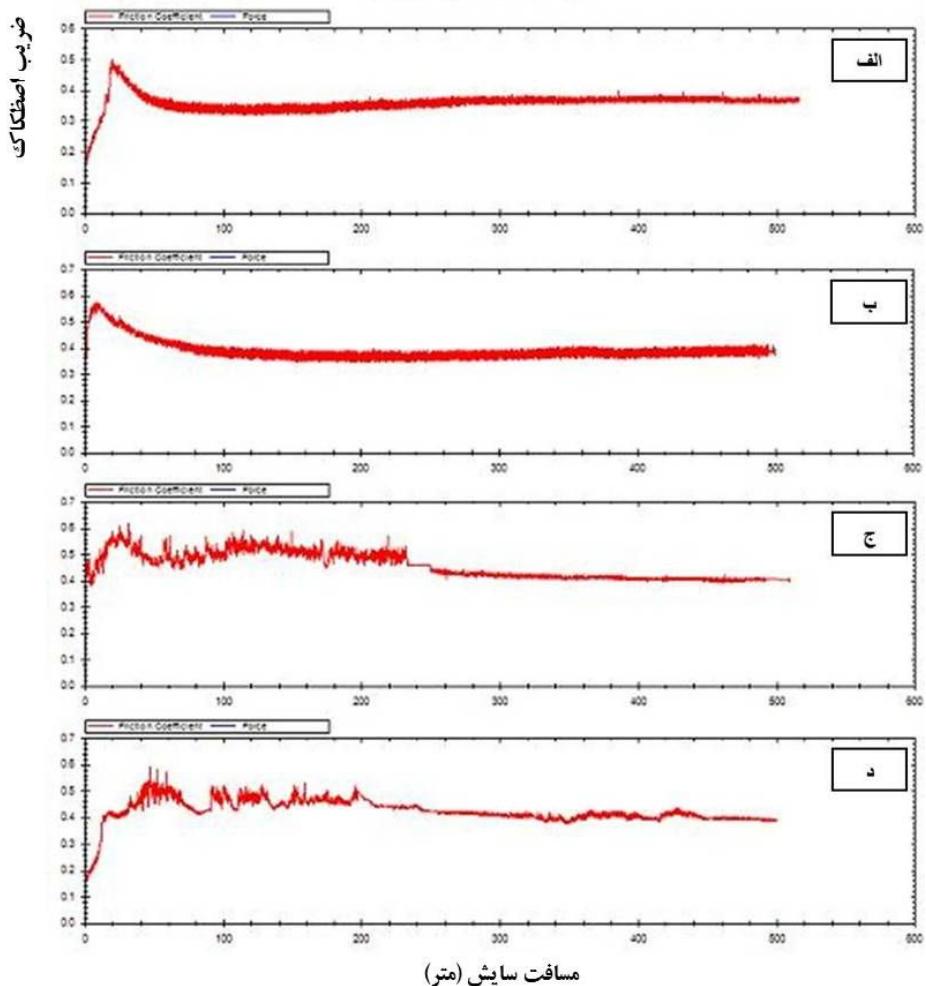


شکل ۶- منحنی ضریب اصطکاک بر حسب مسافت سایش پوشش Ni-SiC-MoS_2 در دماهای:
الف) ۲۵، ب) ۱۰۰، ج) ۲۰۰ و د) ۳۰۰ درجه سانتی گراد

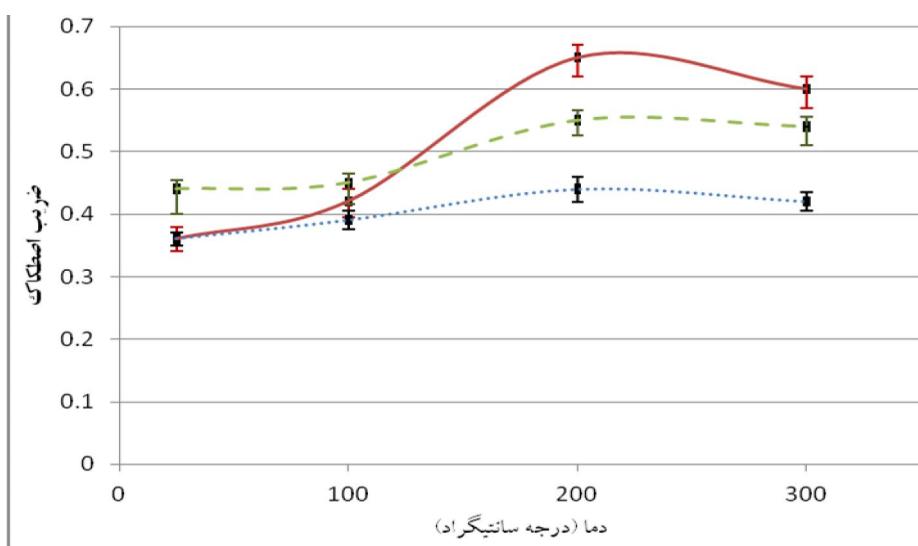
تغییرات میانگین ضریب اصطکاک پوشش Ni-SiC تا دمای ۱۰۰ درجه سانتی گراد چندان قابل توجه نیست؛ ولی با افزایش دمای سایش به ۲۰۰ و ۳۰۰ درجه سانتی گراد، این مقدار به صورت چشم گیری افزایش می یابد. در واقع ضریب اصطکاک این پوشش در دمای ۱۰۰، ۲۰۰ و ۳۰۰ درجه سانتی گراد در قیاس با ضریب اصطکاک دمای محیط به ترتیب ۰.۷۷، ۰.۸۰ و ۰.۸۷ درصد افزایش نشان می دهد. یافته های مشابهی نیز در مقادیر کاهش وزن این پوشش پس از آزمون سایش مشاهده می شود (شکل ۹). دلیل این کاهش مقاومت سایشی را می توان در کاهش استحکام زمینه نیکل و به عبارتی افزایش انعطاف پذیری آن جستجو کرد. لکا^۳ و همکارانش [۲۴] در پژوهش خود مکانیزم سایش پوشش Ni-SiC را از نوع تریبوکسیداسیون دانسته، بیان کرده اند که ذرات کاربید سیلیسیم و اکسید نیکل

Ni-SiC در دماها و بارهای معمول، از پایداری خوبی در طول سایش برخوردار است. با این حال آن گونه که از نتایج آزمون سایش نیز روشن است، با افزایش دما از میزان این پایداری به شدت کاسته می شود، به گونه ای که در دمای ۳۰۰ درجه سانتی گراد، نوسان های ضریب اصطکاک پوشش Ni-SiC بیشترین مقدار خود را نشان می دهند. با این حال افزودن ذرات روان کار جامد سبب شده است نوسان های مزبور در مورد پوشش های دارای این ذرات تا اندازه هی بسیار زیادی کاهش یابد. دلیل این امر را می توان در پایداری گرمایی گرافیت و MoS_2 در دامنه دمایی آزمون سایش دانست.

شکل ۸ مقادیر میانگین ضریب اصطکاک سه پوشش را در دمای گوناگون سایش نشان می دهد. بر اساس این شکل،



شکل ۷- منحنی ضریب اصطکاک بر حسب مسافت سایش پوشش پوشش Ni-SiC-Gr در دماهای:
الف) ۲۵، ب) ۱۰۰، ج) ۲۰۰ و د) ۳۰۰ درجه سانتیگراد



شکل ۸- مقادیر میانگین ضریب اصطکاک پوشش‌ها در دماهای گوناگون

جدول ۵- مقدار میانگین ضریب اصطکاک پوشش‌ها و درصد دگرگونی آن در پوشش‌های دارای ذرات روان‌کار نسبت به پوشش Ni-SiC

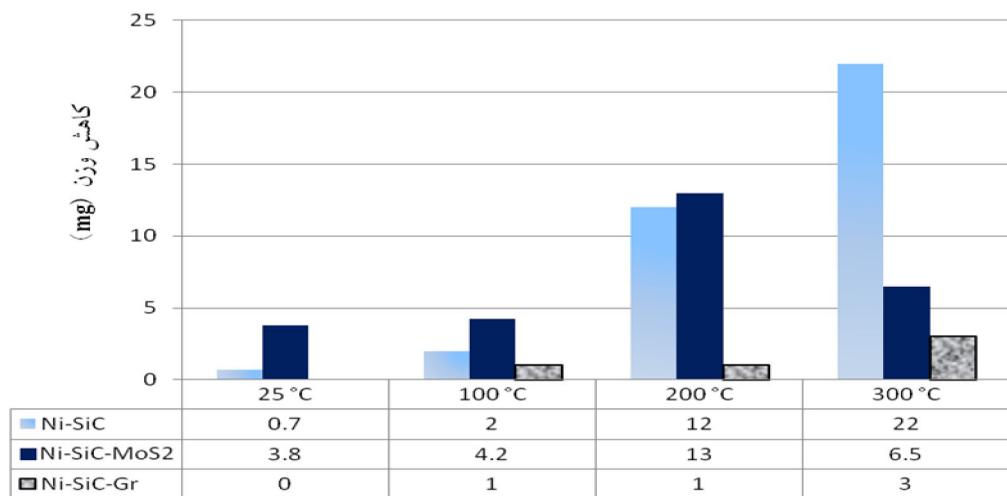
Ni-SiC	میانگین ضریب اصطکاک	دماه آزمون			
Ni-SiC-Gr	Ni-SiC-MoS ₂	Ni-SiC-Gr	Ni-SiC-MoS ₂	Ni-SiC	
۰	+۲۲	۰/۳۶	۰/۴۴	۰/۳۶	۲۵ °C
-۷	+۷	۰/۳۹	۰/۴۵	۰/۴۲	۱۰۰ °C
-۳۲	-۱۵	۰/۴۴	۰/۵۵	۰/۶۵	۲۰۰ °C
-۳۰	-۱۰	۰/۴۲	۰/۵۴	۰/۶۰	۳۰۰ °C

پایین بوده، در دماهای ۲۰۰ و ۳۰۰ درجه سانتی‌گراد ناگهان افزایش می‌باید (شکل ۸). درصد این افزایش در دماهای ۱۰۰، ۲۰۰ و ۳۰۰ درجه سانتی‌گراد نسبت به دمای محیط به ترتیب ۲، ۲۵ و ۲۳ درصد است که در مقایسه با پوشش مزبور در نبود ذرات روان‌کار بسیار کمتر است. بررسی ریخت سطوح سایش (شکل ۱۱) نیز یافته‌های مشابهی را نشان می‌دهد. در مجموع و با توجه به تصاویر سطوح سایش در دماهای گوناگون می‌توان گفت که حضور ذرات روان‌کار جامد MoS₂ گرچه توانسته تا اندازه‌ای از اصطکاک‌های موضعی شدید و جدا شدن ذرات کاریید و لایه‌های اکسید از سطح پوشش جلوگیری کند، اما در دماهای بالا هم‌چنان اثرات سایش چسبان و کندگی نمایان است. شاید مهمترین دلیل این عملکرد را به توان در غیریکنواختی ضخامت این پوشش و هم‌چنین ناتوانی ذرات MoS₂ در محیط‌های غیرخلا دانست. در واقع انجام آزمون سایش در اتمسفرهای کنترل نشده، به شدت عملکرد MoS₂ را تحت تاثیر قرار داده، مانع ایفای مناسب نقش روان‌کاری برای این ماده می‌شود.

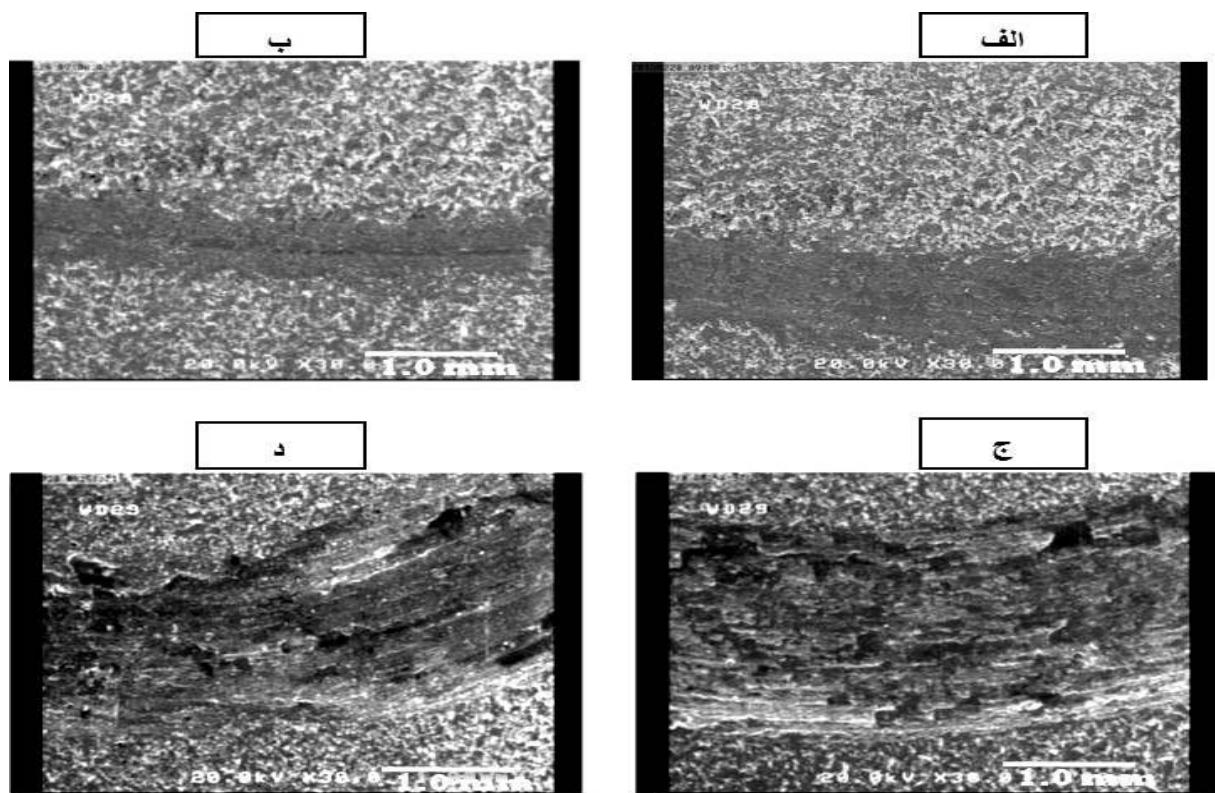
بهترین رفتار سایشی در بین سه پوشش مورد بررسی، از پوشش دارای ذرات گرافیت مشاهده شد. پوشش کامپوزیتی Ni-SiC-Gr گذشته از این‌که به دلیل پایداری گرمایی مناسب ذرات گرافیت و حفظ خاصیت روان‌کاری در بازه دمایی آزمون سایش، توانست نوسان‌های ضریب اصطکاک را در قیاس با پوشش Ni-SiC کمینه کند (شکل ۷)، مانع افزایش ضریب اصطکاک و کاهش مقاومت سایشی نیز شد. همان‌گونه که در شکل ۸ دیده می‌شود، مقدار ضریب اصطکاک افزایش چندانی

جدا شده از سطح، در این نوع سایش به عنوان جسم سوم عمل می‌کند. روشن است که با افزایش دما، زمینه نیکل دیگر توانایی نگهداری ذرات SiC را درون خود نداشته، در نتیجه این ذرات از سطح پوشش جدا می‌شوند. افزون بر این، به نظر می‌رسد با افزایش اکسیداسیون نیکل در دماهای بالا، ذرات اکسید نیز از سطح جدا شده، وارد مکانیزم سایش می‌شوند. هرچند در تمامی دماهای مخلوطی از سایش خراشان و سایش چسبان مشاهده می‌شود (شکل ۱۰)، در دماهای بالا سایش چسبان مکانیزم چیره است به نحوی که با افزایش دما، میزان کندگی‌ها در پوشش بیشتر شده و در دماهای ۲۰۰ و ۳۰۰ درجه سانتی‌گراد بیشترین میزان کندگی دیده می‌شود. در مجموع می‌توان گفت ذرات سخت کاریید سیلیسیم به همراه لایه‌های اکسید نیکل جدا شده از سطح، به عنوان جسم سوم مهمترین نقش را در سایش دمای بالای پوشش مزبور داشته و منجر به تشکیل سایش چسبان می‌شوند.

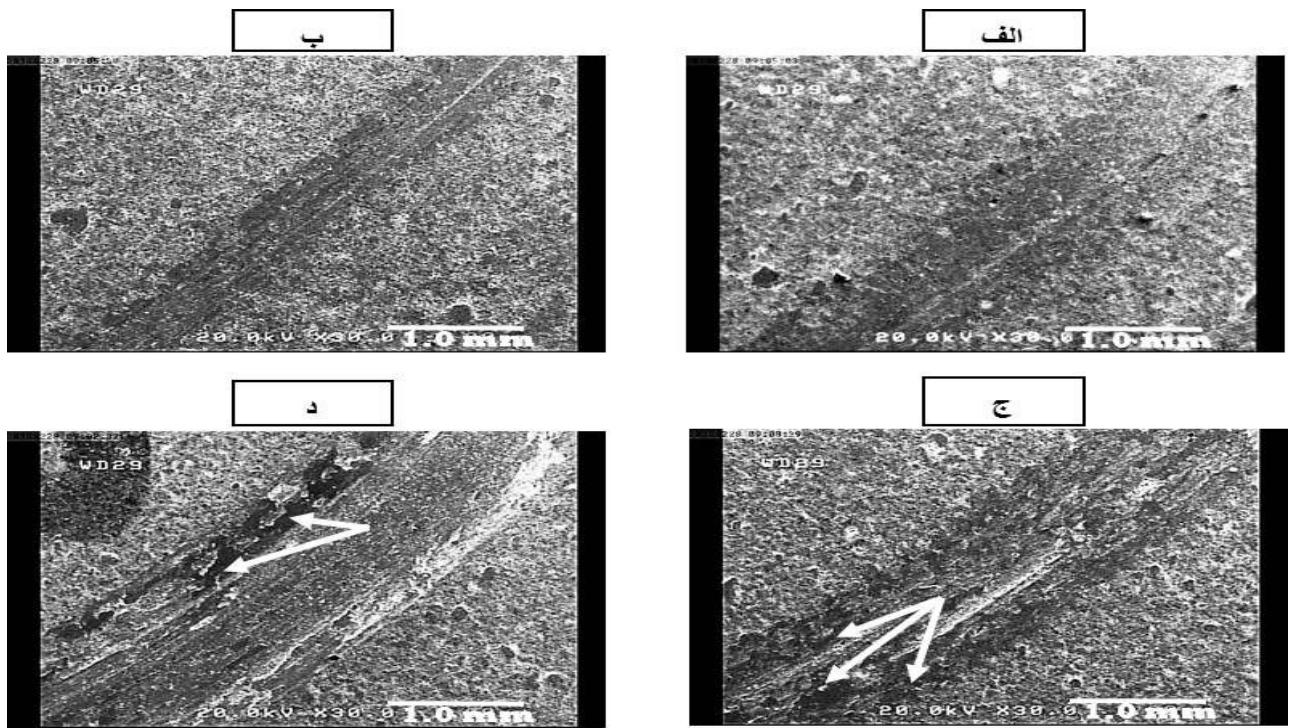
به منظور بهبود این رفتار، ذرات روان‌کار جامد گرافیت و MoS₂ به طور مجزا به پوشش Ni-SiC افزوده و رفتار سایشی پوشش‌های جدید در دماهای گوناگون ارزیابی شد. همان‌گونه که شکل ۶ نشان می‌دهد پایداری ضریب اصطکاک در پوشش Ni-SiC-MoS₂ در دماهای بالا افزایش یافته است. این مساله ناشی از ماهیت ذرات روان‌کار است که با داشتن پایداری گرمایی در دمای آزمون، از ایجاد نوسان در ضریب اصطکاک هنگام سایش جلوگیری می‌کند. با این وجود، چگونگی دگرگونی ضریب اصطکاک، مشابه پوشش بدون ذرات روان‌کار است؛ به این صورت که این مقدار در دماهای ۲۵ و ۱۰۰ درجه سانتی‌گراد



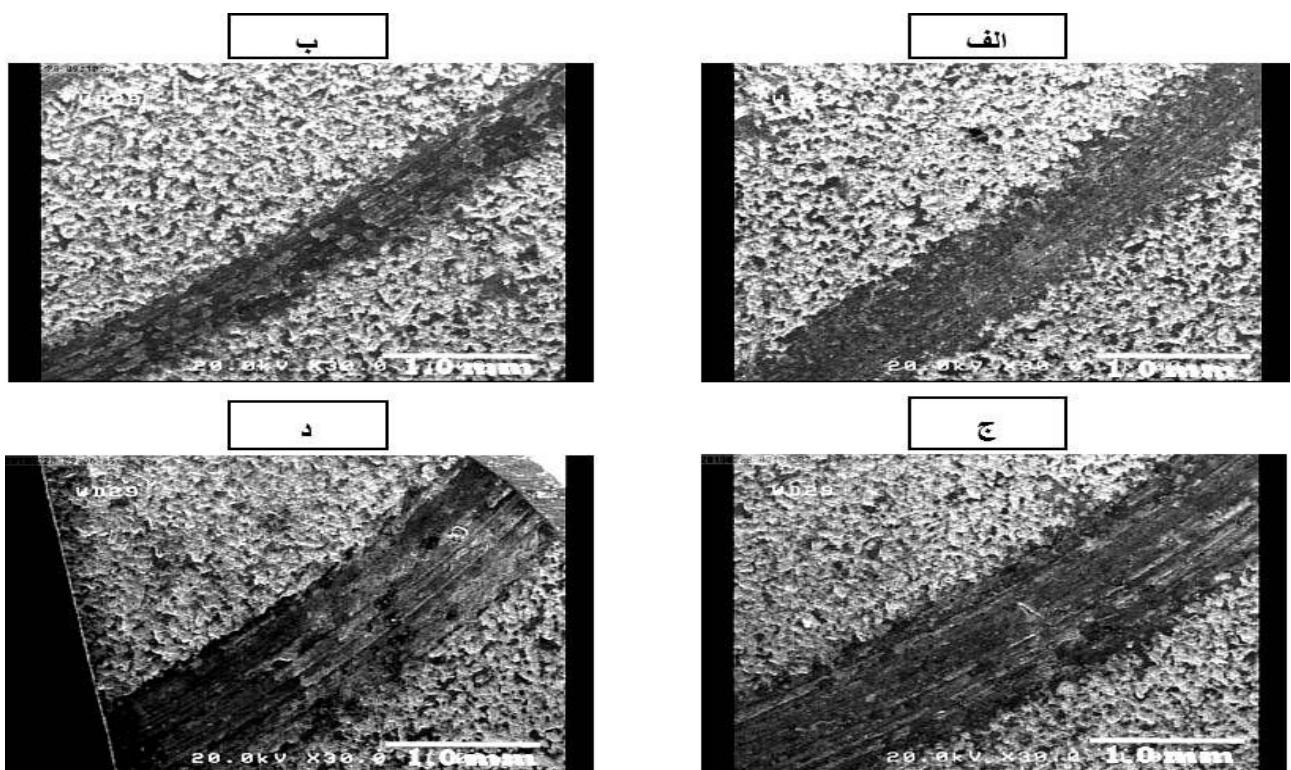
شکل ۹- مقادیر کاهش وزن پوشش‌ها پس از انجام آزمون سایش در دمای گوناگون



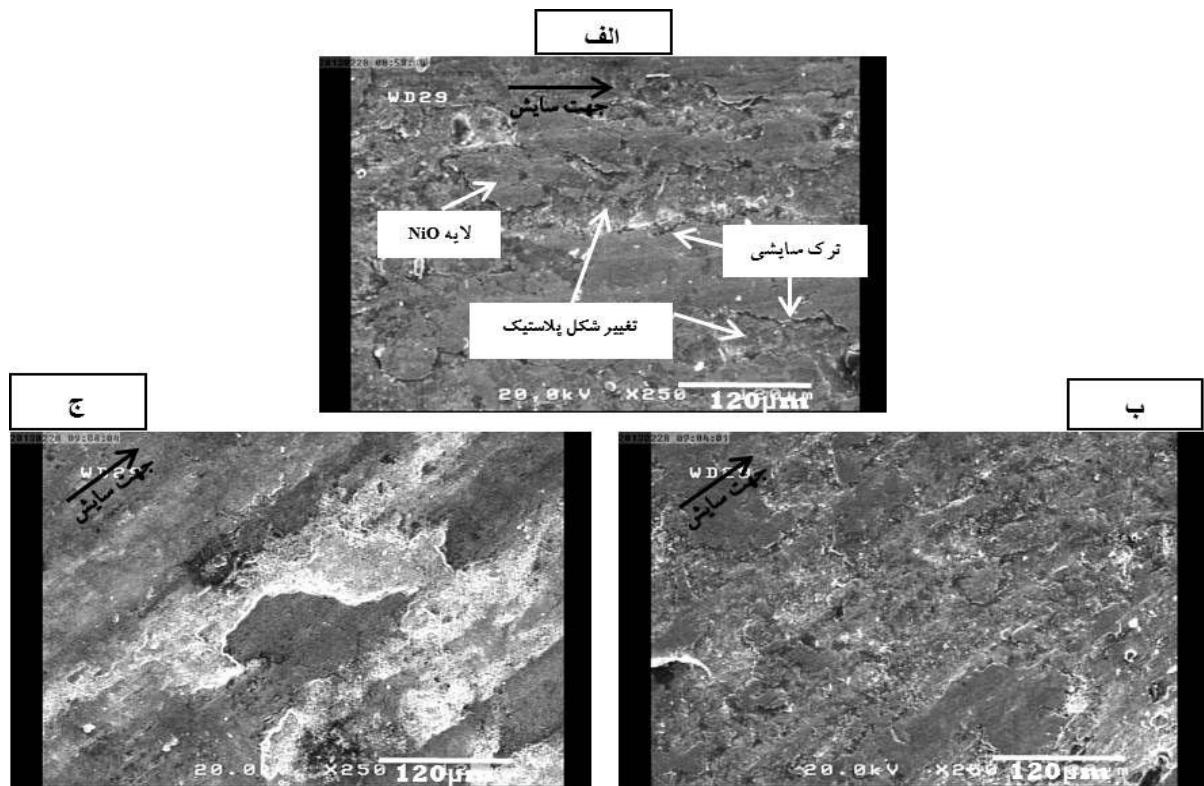
شکل ۱۰. ریخت سطوح سایش پوشش Ni-SiC در دمای ۲۵، ۱۰۰، ۲۰۰ و ۳۰۰ درجه سانتی گراد



شکل ۱۱. ریخت سطوح سایش پوشش Ni-SiC-MoS_2 در دماهای: (الف) ۲۵، (ب) ۱۰۰، (ج) ۲۰۰ و (د) ۳۰۰ درجه سانتی گراد



شکل ۱۲. ریخت سطوح سایش پوشش Ni-SiC-Gr در دماهای: (الف) ۲۵، (ب) ۱۰۰، (ج) ۲۰۰ و (د) ۳۰۰ درجه سانتی گراد



شکل ۱۳. ریخت سطوح سایش سه پوشش: (الف) Ni-SiC-Gr، (ب) Ni-SiC و (ج) Ni-SiC-MoS₂ در دمای ۲۰۰ درجه سانتی گراد

۳۰۰ درجه سانتی گراد، همان‌گونه که گفته شد ضریب اصطکاک پوشش Ni-SiC به شدت افزایش می‌یابد. افزودن ذرات روان‌کار موجب شده تا این مقدار به گونه‌ی قابل توجهی کاهش یابد. با این وجود در این دماها نیز ضریب اصطکاک پوشش دارای ذرات گرافیت کمتر از پوشش Ni-SiC-MoS₂ است. یافته‌های بدست آمده از کاهش وزن (شکل ۹) نیز این مطلب را تایید می‌کند، به گونه‌ای که در هر چهار دما پوشش دارای ذرات گرافیت کمترین کاهش وزن را داشته است.

تصاویر بزرگنمایی بالاتر از سطوح سایش سه پوشش در دمای ۲۰۰ درجه سانتی گراد، تغییر شکل پلاستیک شدید را در پوشش Ni-SiC تایید می‌کند که بیانگر افت استحکام زمینه در دماهای بالا است. وجود ترک‌هایی در جهت سایش نیز گواه این مدعای است (شکل ۱۳-الف). در مورد پوشش دارای ذرات MoS₂ (شکل ۱۳-ب) نیز با وجود کاهش شدت سایش، هم‌چنان کندگی و تغییر شکل پلاستیک در سطح پوشش

را با افزایش دما نشان نمی‌دهند. بررسی ریخت سطوح سایش نشان می‌دهد که حضور ذرات گرافیت درون پوشش موجب شده تا کندگی‌هایی که در دو پوشش قبلی در دماهای بالا مشاهده می‌شد، در این پوشش بسیار کمتر باشد (شکل ۱۲) و نقش چیره سایش خراشان در دماهای پایین (۲۵ و ۱۰۰ درجه سانتی گراد)، در دماهای بالاتر نیز حفظ شود. یافته‌های بدست آمده از ضریب اصطکاک (شکل ۸) و کاهش وزن (شکل ۹) نیز خود بیانگر این مطلب است.

جدول ۵ میانگین ضریب اصطکاک پوشش‌های دارای ذرات روان‌کار جامد و درصد دگرگونی آن در دماهای گوناگون را نسبت به پوشش Ni-SiC نشان می‌دهد. همان‌گونه که مشخص است، هر سه پوشش در دماهای ۲۵ و ۱۰۰ درجه سانتی گراد، ضریب اصطکاک‌های نسبتاً خوب و نزدیک بهم را نشان می‌دهند. با این حال در این بین پوشش دارای ذرات گرافیت کمترین ضریب اصطکاک را داراست. با افزایش دما به ۲۰۰ و

نتیجه‌گیری

- استفاده از هم‌زن فراصوت در کنار هم‌زن مکانیکی، نقش مهمی در پراکندگی مناسب ذرات و جلوگیری از کلوخه‌شدن آن‌ها در هنگام پوشش دهنی دارد. به عبارت دیگر، ایجاد پراکندگی مناسبی از ذرات سخت و روان‌کار جامد درون پوشش، موجب شده کاهش آشکاری در مقادیر ریز‌ساختی مشاهده نشود.
- پوشش کامپوزیتی Ni-SiC در دماهای نزدیک به دمای محیط، مقاومت سایشی خوبی از خود نشان می‌دهد. ولی با افزایش دما و بهویژه در دماهای ۲۰۰ و ۳۰۰ درجه سانتی‌گراد که نزدیک به بازه دمای کاری بسیاری از قطعات دارای این پوشش، نظری برخی قالب‌های ریخته‌گری و یا سیلندرهای متور، است این ویژگی بهشت است. افزاوند ذرات روان‌کار جامد MoS_2 با پایداری گرمایی مناسب، موجب شده است پوشش دارای این ذرات بتواند در برابر افت شدید مقاومت سایشی در دماهای بالا، قدری مقاومت نشان دهد. با این حال، افزایش مقادیر ضربی اصطکاک و کاهش وزن، با افزایش دمای سایش هم‌چنان باقی بوده و اثرات کندگی‌های موضعی در دماهای بالا بر روی سطح پوشش آشکار است.
- پوشش دارای ذرات گرافیت در تمامی دماهای بهترین رفتار تریبولوژیکی را نشان می‌دهد. مقادیر کاهش وزن و ضربی اصطکاک پوشش Ni-SiC-Gr با افزایش دمای سایش دگرگونی چندانی نداشته، اثری نیز از کندگی‌های عمیق در سطح پوشش دیده نمی‌شود، به عبارتی مشابه دماهای پایین، مکانیزم چیره، سایش خراشان است.

مشاهده می‌شود که نشان می‌دهد این ذرات روان‌کار توانایی کافی برای جلوگیری از سایش شدید پوشش Ni-SiC در شرایط آزمایش را ندارند. با این حال، همان‌گونه که در شکل ۱۳-ج نیز مشخص است، حضور ذرات گرافیت در پوشش به خوبی توانسته از بروز تغییر شکل پلاستیک شدید در زمینه نیکل جلوگیری کند. در واقع ذرات گرافیت در هنگام فرایند سایش از سطح جدا شده و یک لایه‌ی گرافیتی بین سطح پوشش و جسم ساینده تشکیل می‌دهند. در چنین شرایطی با وجود افت استحکام زمینه در دماهای بالا، در هنگام اعمال تنش، گرافیت به عنوان یک لایه روان‌کار عمل کرده و اجازه به وجود آمدن کندگی‌های شدید را در پوشش نمی‌دهد و همان‌گونه که پیش‌تر نیز گفته شد، پوشش Ni-SiC-Gr در این دما هم‌چنان مقاومت سایشی بالایی را از خود نشان می‌دهد. در واقع بزرگترین تفاوت پوشش‌های دارای ذرات گرافیت و MoS_2 را باید در اتمسفر کاری مناسب این دو روان‌کار جستجو کرد. MoS_2 برای ایفای مناسب نقش روان‌کاری باید در محیط خلا مورد استفاده قرار گیرد، در حالی که گرافیت عملکرد بهتری را در اتمسفر محیط از خود نشان می‌دهد [۱۳].

در پایان می‌توان گفت در بسیاری از کاربردها، پوشش‌های Ni-SiC به تنها‌ی نمی‌توانند از بروز سایش در دماهای بالا جلوگیری کنند. به علاوه، روان‌کارهای مایع نیز ممکن است نتوانند عملکرد مناسبی را دماهای بالا داشته باشند. به همین جهت استفاده از روان‌کارهای جامد در پوشش‌های Ni-SiC لازم به نظر می‌رسد. یافته‌های این پژوهش نشان داد که افزودن ذرات گرافیت به زمینه این پوشش‌ها می‌تواند با کاهش چشم‌گیر تلفات سایشی، عمر قطعات پوشش دهنی شده را، بهویژه زمانی که تحت سایش در دماهای بالا قرار دارند، به‌گونه قابل توجهی افزایش دهد.

واژه‌نامه

1. Yeh's model

2. Cauliflower structure

3. Lekka

مراجع

1. Eijsbouts, S., Van Den Oetelaar, L.C.A. and Van Puijenbroek, R.R., "MoS₂ Morphology and Promoter Segregation in Commercial Type 2 Ni–Mo/Al₂O₃ and Co–Mo/Al₂O₃ Hydroprocessing Catalysts", *Journal of Catalysis*, Vol. 229, pp. 352–364, 2005.
2. Wu, Y., Liu, L., Shen, B. and Hu, W., "Study of Self-lubricant Ni-P-PTFE-SiC Composite Coating", *Journal of Materials Science*, Vol. 40, pp. 5057–5059, 2005.
3. Heidari, G., Tavakoli, H. and Mousavi Khoie, S.M., "Nano SiC-Nickel Composite Coatings from a Sulfamat Bath Using Direct Current and Pulsed Direct Current", *Journal of Materials Engineering and Performance*, Vol. 19, pp. 1183-1188, 2010.
4. Vaezi, M.R., Sadrnezhad, S.K. and Nikzad, L., "Electrodeposition of Ni–SiC Nano-Composite Coatings and Evaluation of Wear and Corrosion Resistance and Electroplating Characteristics", *Colloids and Surfaces A: Physicochem and Engineering Aspects*, Vol. 315, pp. 176–182, 2008.
5. Wang, P., Cheng, Y. and Zhang, Z., "A Study on the Electrocodeposition Processes and Properties of Ni–SiC Nanocomposite Coatings", *Journal of Coatings Technology and Research*, Vol. 8, pp. 409–417, 2011.
6. Bratu, F., Benea, L. and Celis, J., "Tribocorrosion Behaviour of Ni–SiC Composite Coatings Under Lubricated Conditions", *Surface & Coatings Technology*, Vol. 201, pp. 6940–6946, 2007.
7. Lipp, L.C., "Solid Lubricants- Their Advantages and Limitations", *Lubrication Engineering*, Vol. 32, pp. 574–584, 1975.
8. Brudnyi, A.I. and Karmadonov, A.F., "Structure of Molybdenum Disulphide Lubricant Film", *Wear*, Vol. 33, pp. 243–249, 1975.
9. García-Lecina, E., García-Urrutia, I., Díez, J.A., Fornell, J. Pellicer, E. and Sort, J., "Codeposition of Inorganic Fullerene-Like WS₂ Nanoparticles in an Electrodeposited Nickel Matrix Under the Influence of Ultrasonic Agitation", *Electrochimica Acta*, Vol. 114, pp. 859–867, 2013.
10. Shankara, A. , Menezes, P.L. , Simha, K.R.Y. and Kailas, S.V., "Study of Solid Lubrication with MoS₂ Coating in the Presence of Additives Using Reciprocating Ball-on-Flat Scratch Tester", *Sadhana*, Vol. 33, pp. 207–220, 2008.
11. Guo, M.L.T. and Tsao, C.Y.A. , "Tribological Behavior of Aluminum/SiC/Nickel-Coated Graphite Hybrid Composites", *Materials Science and Engineering A*, Vol. 333, pp. 134–145, 2002.
12. Bahaaideen, F.B., Ripin, Z.M. and Ahmad, Z.A., "Electroless Ni-P-Cg(Graphite)-SiC Composite Coating and its Application onto Piston Rings of a Small Two Stroke Utility Engine", *Journal of Scientific & Industrial Research*, Vol. 69, pp. 830–834, 2010.
13. هوچینگز، ای.ام، ترجمه بخشی، س.ر، "تریپولوژی، اصطکاک و سایش مواد مهندسی"، چاپ اول، انتشارات دانشگاه صنعتی مالک اشتر، ۱۳۸۳
14. Cardinal, M.F. , Castro, P.A., Baxi, J., Liang, H. and Williams, F.J., "Characterization and Frictional Behavior of Nanostructured Ni–W–MoS₂ Composite Coatings", *Surface & Coatings Technology*, Vol. 204, pp. 85–90, 2009.
15. Huang, Z. and Xiong, D., "MoS₂ Coated with Al₂O₃ for Ni–MoS₂/Al₂O₃ Composite Coatings by Pulse Electrodeposition", *Surface & Coatings Technology*, Vol. 202, pp. 3208–3214, 2008.
16. MA, K., Guo, Z., Zhu, X. and Xu, R., "Characteristics of Electrodeposited RE-Ni-W-B-B₄C-MoS₂ Composite Coating", *Transactions of Nonferrous Metals Society of China*, Vol. 13, pp. 1220-1225, 2003.
17. Wu, B., Yu, X., Zhang, B. and Xu, B., "Preparation and Characterization of Graphite–Nickel Composite Coatings by Automatic Brush Plating", *Surface & Coatings Technology*, Vol. 202, pp. 1975–1979, 2008.
18. Cai, B. , Tan, Y., Tu, Y., Wang, X. and Xu, T., "Effects of Graphite Content on Microstructure and Tribological Properties of Graphite/TiC/Ni-base Alloy Composite Coatings", *Transactions of Nonferrous Metals Society of China*, Vol. 21, pp. 1741-1749, 2011.
19. Pavlatou, E.A., Stroumbouli, M. and Gyftou, P., "Hardening Effect Induced by Incorporation of SiC Particles in Nickel Electrodeposits", *Journal of Applied Electrochemistry*, Vol. 36, pp. 385-394, 2006.
20. Zimmerman, A.F., Clark, D.G., Aust, K.T. and Erb, U., "Pulse Electrodeposition of Ni-SiC Nanocomposite", *Materials Letters*, Vol. 52, pp. 85–90, 2002.
21. Wang, S. and Wei, W.J., "Characterization of Electroplated Ni/SiC and Ni/Al₂O₃ Composite Coatings Bearing Nanoparticles", *Journal of Materials Research*, Vol. 18, pp. 1566-1574, 2003.
22. Dieter, G.E., Mechanical Metallurgy, 3rd ed., McGraw-Hill, New York, 1986.
23. Cai, C., Zhu, X.B., Zheng, G.Q., Yuan, Y.N., Huang, X.Q., Cao, F.H. , Yang, J.F. and Zhang, Z., "Electrodeposition and Characterization of Nano-Structured Ni–SiC Composite Films", *Surface & Coatings Technology*, Vol. 205, pp. 3448–3454, 2011.
24. Lekka, M., Lanzutti, A., Casagrande, A., De Leitenburg, C., Bonora, P.L. and Fedrizzi, L., "Room and High Temperature Wear Behaviour of

Ni Matrix Micro- and Nano-SiC Composite Electrodeposits", *Surface & Coatings Technology*, Vol. 206, pp. 3658–3665, 2012.
25. Lekka, M., Kouloumbi, N., Gajo, M. and Bonora,

P.L., "Corrosion and Wear Resistant Electrodeposited Composite Coatings", *Electrochimica Acta*, Vol. 50, pp. 4551–4556, 2005.