# **بررسی اثر شار حرارتی بر ریزساختار و عملکرد پوششهای سد حرارتی مرتبه ای** مجتبی صالحی<sup>\*۱</sup>، حسین مهماننواز<sup>۲</sup>، غلامرضا کرباسیان<sup>۳</sup> و مرتضی رحمانی<sup>†</sup>

## چکیدہ

قرار گرفتن نازلِ همگرا- واگرا در معرض شار حرارتی بالا میتواند باعث ذوب جداره داخلی نازل و کاهش قابل ملاحظه عملکرد آن گردد. جهت حل این مشکل در این پژوهش، پوشش سد حرارتی مرتبهای<sup>۵</sup> NiCrAlY-YSZ به وسیله روش پلاسما اسپری در هوا بر جداره داخلی نازل ایجاد گردید. در ادامه، نمونههای پوشش داده شده و بدون پوشش در معرض شار حرارتی ناشی از احتراق اکسیژن و استیلن قرار گرفتند. برای مشخصهیابی پوشش پیش و پس از شاردهی از میکروسکوپهای نوری و الکترونی روبشی و ریزسختی سنجی استفاده شد. مشاهدات میکروسکوپ الکترونی نشان داد که در حین پاشش در حالت مذاکر و الکترونی روبشی و ریزسختی سنجی استفاده شد. مشاهدات میکروسکوپ الکترونی نشان داد که در حین پاشش در حالت مذاکر و الکترونی روبشی و ریزسختی سنجی استفاده شد. مشاهدات میکروسکوپ الکترونی نشان داد که در حین پاشش در حالت مذاکر و الکترونی روبشی و ریزسختی سنجی استفاده شد. مشاهدات میکروسکوپ الکترونی نشان داد که در حین پاشش مرح حالت مذاکر و ایک میوندی ای از درات احاطه شده زیر کونیا در زمینه مذاب اکسیدی - زیرکونیایی را به وجود آورد. نتایج آزمون شار حرارتی برای نمونه پوشش داده شده بیانگر عدم تغییر در وضعیت ظاهری این نمونه پس از شاردهی بود، البته متراکم شدن ریز ساختار و ترک خوردگی در لایه بالایی پوشش پس از شاردهی نیز مشاهده شد. همچنین، قرار گرفتن نمونه فاقد پوشش در معرض شار حرارتی مشابه باعث ذوب جداره فولادی نازل شد.

واژههای کلیدی: پوشش سد حرارتی، مواد مرتبهای، شار حرارتی، NiCrAlY-YSZ، اکسیداسیون.

<sup>5</sup>-Yttria Stabilized Zirconia (YSZ)

۱- دانش آموخته کارشناسی ارشد، مهندسی مواد، دانشگاه صنعتی امیرکبیر

۲- دانش آموخته کارشناسی ارشد، مهندسی مکانیک، دانشگاه علم و صنعت ایران

٣- دانش آموخته كارشناسى، مهندسى مواد، دانشگاه آزاد اسلامى-واحد ساوه

۴- دانش آموخته کارشناسی ارشد، مهندسی مکانیک، دانشگاه صنعتی امیرکبیر

<sup>\*-</sup> نویسنده مسئول مقاله: Salehi\_mojtabal@yahoo.com

## پیشگفتار

پوشش دهی سطوح روشی جذاب و کاربردی برای غلبه بر محدودیتهای پیشرو در استفاده از فلزات در بسیاری از کاربردهاست[۱]. پوششهای سد حرارتی<sup>۱</sup> به دستهای از پوششها گفته می شود که هدف از ایجاد آنها، ایجاد سپر حرارتی روی قطعات در معرض دماهای بالا، جهت كاهش دما و افزایش طول عمر این قطعات است.این پوششها به علت مزايايي مانند مقاومت سايشي بسيار عالی، مقاومت به خوردگی و عایق سازی حرارتی در ۴۰ سال گذشته مورد توجه فزایندهای قرار گرفتهاند و به گونه گسترده جهت افزایش بازدهی سوخت و محافظت از زمینه در موتورهای احتراقی درون سوز، بخش های داغ توربینهای گازی و موتورهای جت بکار میروند[۲٫۳]. سیستمهای سد حرارتی مرسوم شامل آلیاژی فلزی به عنوان زیرلایه و پوششی دولایه است که شامل MCrAlY (Fe ،Co ،Ni :M) یا ترکیبی از این عناصر) به عنوان پوشش میانی و زیر کونیای پایدار شده با ایتریا به عنوان پوشش بالایی میباشد. پوشش میانی استحکام باندینگ پوشش بالایی را بهبود داده و از زمینه در برابر خوردگی و اکسیداسیون محافظت میکند، پوشش بالایی نیز زمینه را از تنزل درجه حرارت و کاهش دمای سرویس بهرهمند میسازد. امروزه از روشهای پلاسما اسپری در هوا<sup>۲</sup> یا خلا، اسپری سوخت و اکسیژن با سرعت زیاد<sup>6</sup> و استفاده از اشعه الكتروني جهت تبخير ماده پوشش و رسوب فيزيكي بخار حاصل میانی ایجاد پوششهای میانی یا بالایی استفاده می شود [۶–۴].

به دلیل تفاوت در ضرایب انبساط حرارتی بین پوشش بالایی، میانی و زیرلایه، پوششهای سد حرارتی دولایه معمولا با مشکل کندگی و ترک خوردگی در شرایط کاری مواجه هستند. استفاده از پوششهای سد حرارتی مرتبهای<sup>۷</sup> که در آن تغییر تدریجی در ترکیب شیمیایی از

<sup>1</sup> -Thermal Barrier Coatings (TBCs)

بخش فلزی به بخش سرامیکی (پوشش بالایی) صورت می گیرد، می تواند باعث آزاد شدن تنشهای حرارتی شده و خواص مکانیکی را بهبود دهد. مزایای پوششهای سد حرارتی مرتبهای در مقایسه با پوششهای دو لایه در افزایش استحکام چسبندگی و عمر کندگی پوشش در مطالعات زیادی گزارش شده است[۸٫۷, ۴٫۵].

پژوهشها در مورد عملکرد پوششهای سد حرارتی در معرض شارهای حرارتی نشان میدهد که ایجاد پوشش اثر قابل توجهی در بهبود عملکرد قطعات دارد. برای مثال راج و همکارانش[۹] نشان دادند، برای فلز بدون پوشش شاردهی منجر به اکسیداسیون و کنده شدن لایههای اکسیدی حتی در زمانهای بسیار کم شاردهی شد، اما برای فلز پوشش داده شده هیچ تغییری در وضعیت پوشش پس از شاردهی مشاهده نشد. با توجه به این که در کارهای انجام گرفته به وسیله سایر پژوهشگران عملکرد پوششهای MCrAlY-YSZ در شارهای حرارتی بسیار کم و زمانهای طولانی [۷] یا در شارهای حرارتی بالا و برای زمانهای کوتاه [۱۰٫۱۱]بررسی شده بود و در هیچ مقالهای عملکرد آن ها در شار حرارتی بالایی به اندازه 8 MW/m<sup>2</sup> و زمان نسبتا طولانی گزارش نشده بود، لذا در این پژوهش ابتدا پوشش سد حرارتی مرتبهای NiCrAlY-YSZ به روش پلاسما اسپری در هوا ایجاد و در ادامه عملکرد آن در بارگذاری با شار حرارتی مطالعه گردید.

## مواد و روش پژوهش

در این پژوهش از فولاد Strv به شکل میل گرد و با قطرmm ۵۵ به عنوان فلز زیرلایه استفاده شد. در ادامه نمونههایی به شکل نازل که در شکل ۱-الف دیده می شود، به روش تراشکاری ساخته شد. بمنظور افزایش زبری سطح زیرلایه، جداره داخلی نازل با استفاده از ذرات ماسه با اندازه NiCrAlY ماسه پاشی گردید. از پودر NiCrAlY ماسه با چهت ایجاد پوشش میانی و از پودر SZYبمنظور ایجاد پوشش بالایی استفاده شد که مشخصات پودرها در جدول آورده شده است.جهت ایجاد پوشش، نمونه بر روی سه نظامی که با سرعت ثابت ۶۰ دور بر دقیقه می چرخید، بسته شد و پوششی پنج لایه با گرادیانی که در شکل

<sup>&</sup>lt;sup>2</sup>- Bond Coat

<sup>&</sup>lt;sup>3</sup>-Top Coat

<sup>&</sup>lt;sup>4</sup>-Air Plasma Spray(APS)

<sup>&</sup>lt;sup>5</sup>-High Velocity Oxy-Fuel(HVOF)

<sup>&</sup>lt;sup>6</sup>-electron beam-physical vapor deposition (EB-PVD)

<sup>&</sup>lt;sup>7</sup>-FunctionallyGraded Thermal Barrier Coating (FGTBC)

۱-ب دیده می شود، به روش پلاسما اسپری در هوا با
دستگاه METCO 6MR و پارامترهای بهینه شده [۱۲]
(جدول ۲) ایجاد شد. بمنظور تغییر ترکیب در لایه های
مرتبه ای، YSZ و NiCrAlY با نسبت های مشخص

مخلوط و در منبع تغذیه دستگاه شارژ می شد و پس از ایجاد هر لایه پودرهای باقی مانده خارج و پودر مورد نیاز لایه بعدی شارژ می شد.

اندازه ذرات(µm)	ترکیب شیمیایی	نوع پودر(نام تجاری)
- <b>\ •</b> ۶+۵۶	Ni-22Cr-10Al-1Y	(Amdry 962)NiCrAlY
- ) • ۶+ ) )	ZrO <sub>2</sub> -8wt%Y <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	(Metco 204 NSG)YSZ

جدول ۱- پارامترهای پلاسما آسپری در هوا.					
NiCrAlY+YSZ	YSZ	NiCrAlY	پارامترها		
۴.	۴.	۴.	نرخ سيلان أر گون(ليتر بر دقيقه)		
٧	٧	٧	نرخ سیلان هیدروژن(لیتر بر دقیقه)		
١٠٠	۱۰۰	۲۰۰	فاصله پاشش(میلی متر)		
۱۵	۲.	۱۵	نرخ تغذيه پودر(گرم بر دقيقه)		
۵۰۰	۵۰۰	40.	جریان دستگاه(آمپر)		



شکل۱- الف) ابعاد نازل ساخته شده از فولاد St37(ابعاد بر حسب میلیمتر) و ب) مشخصات پوشش سدحرارتی مرتبهای ایجاد شده.

سطح نمونهها اندازه گیری شد. مقطع عرضی نمونه پوشش داده شده پیش و پس از شاردهی با استفاده از دستگاه برش بریده و سپس به روش استاندارد متالوگرافی آماده سازی شد، سپس با استفاده از میکروسکوپهای نوری و الکترونی روبشی مجهز به آنالیز طیف سنجی انرژی<sup>۱</sup> مورد مطالعه قرار گرفت. همچنین، ریزسختی ویکرز با نیروی اعمالی ۱۰۰ گرم دستکم برای سه نقطه در لایههای گوناگون پوشش اندازه گیری شد. برای مطالعه اثر شار حرارتی از آزمون شعله ناشی از احتراق گاز اکسیژن و استیلن با فشار یک اتمسفر، در نسبت کالیبره شده  $O_2/C_2H_2 = 2.5/2$  استفاده شد. این نسبت گاز در فاصله ۲ سانتی متری از مشعل، شار حرارتی $AMW/m^2$  را تولید میکند. نمونههای پوشش داده شده و بدون پوشش به مدت ۲۰ ثانیهدر معرض این شار حرارتی قرار گرفتند و سپس به صورت طبیعی در هوا سرد شدند. در حین شاردهی با استفاده از پیرومتر دابل کالر(OMEGASCOPE-OS3753) دمای بیشینه در

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup>-Energy Dispersive X-ray Spectroscopy (EDS)

## نتایج و بحث

#### مشخصهيابي پوشش ايجاد شده

تصاویر میکروسکوپ نوری و الکترونی از ریزساختار پوشش مرتبهای ایجاد شده در شکل ۲ آمده است. در تصوير ميكروسكوپ نورى نواحى روشن معرف فازهاى فلزی، نواحی تیره معرف فازهای سرامیکی و نقاط سیاه رنگ نیز حفرههای موجود در پوشش میباشند. پوشش ساختار متداول لایهای که مختص پوشش های حاصل از پاشش حرارتی است را نشان میدهد. در فرایند پاشش، ذرات یودر ذوب یا خمیری شده، با سرعت زیادی به سطح فلز زمينه برخورد ميكنند، سپس روى آن جارى شده و تغییر فرم میدهند و در نهایت، با زمینه پیوند (قفلهای مکانیکی) برقرار میکنند و با ادامه این روند ساختاری به صورت لایه لایه ساخته میشود. همان گونه که در تصاویر مشاهده می شود، بیش تر پودرهای فلزی به خوبی ذوب شده وپس از آن بر زیرلایه گسترده شدهاند. مقدار کمی از ذرات که به خوبی ذوب نشدهاند نیز به صورت ذرات نیمه گرد در بین ذرات گسترده شده دیده می شود.

نتایج آنالیز طیف سنجی انرژی در بخشهای گوناگون لایه مرتبهای که در شکل ۳-الف مشخص شده، در شکلهای۳-ب تا ۳-ه آمده است. نقطه A نماینده نواحی خاکستری رنگ، NiCrAIY است و نقطه B که نماینده نواحی سفید رنگ است، YSZ می باشد. حضور عنصر اکسیژن در پوشش میانی پس از پاشش حرارتی با توجه به نبود آن در ترکیب شیمیایی پودر اولیه (شکل ۴)، به خوبی رخداد پدیده اکسیداسیون حین پرواز ذرات مذاب یا نیمه مذاب NiCrAIY از تفنگ پلاسما اسپری تا زیرلایه

را اثبات می کند. با توجه به مقدار نیکل موجود در نقاط C و D، میتوان گفت نیکل موجود در NiCrAlY حین فرايند پاشش در هوا اکسيد نشده است. اکسيداسيون ترجیحی مشاهده شده (اکسیداسیون Cr ،Al و Y و عدم اکسید شدن نیکل) را میتوان با توجه به دیاگرام الینگهام تفسیر کرد[۱۳]. بر اساس این دیاگرام نیکل در مقابل اکسیژن تقریبا خنثی است و ایتریا حتی اگر مقدارش بسیار کم باشد نیز تمایل شدیدی به اکسیداسیون دارد. رفتار اکسیداسیون کروم نیز بین ایتریا و نیکل قرار دارد و می تواند در فشار جزیی های کم نیز اکسید شود. در میان این عناصر، آلومینیم فعال ترین عنصر در برابر اکسیژن است و می تواند در فشار جزیی بسیار ناچیز نیز اکسید گردد. این فرآورده های اکسیدی (Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub> و Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) که میتوانند اکسیدهایی کمپلکس نیز باشند، در حالت مذاب با زیرکونیا مخلوط شده و با احاطه شدن ذرات زيركونيا ذوب نشده به وسيله زمينه مذاب زیرکونیایی- اکسیدی مناطقی کامپوزیتی تشکیل میگردد که در شکل ۵ مشاهده میشوند. در حین رسوب پوشش به علت سرعت انجماد بالا (K/s) [8]، فرصتی برای مخلوط شدن همگن فاز مذاب وجود ندارد، از این رو مناطقی با بازه وسیع ترکیب شیمیایی ایجاد می گردد که با رنگهای خاکستری گوناگون در تصاویر الکترون برگشتی دیده میشوند. هرقدر مقدار زیرکونیا در این نواحی کمتر باشد، تیرهتر دیده می شوند. وجود این مناطق در پوشش افزون بر کاهش هدایت حرارتی، افزایش استحکام چسبندگی پوشش را به همراه دارد[۱۵, ۱۴].



شکل ۲- ریز ساختار پوشش مرتبهای ایجاد شده، الف) تصویر میکروسکوپ نوری و ب) تصویر میکروسکوپ الکترونی روبشی

نتایج ریزسختی اندازه گیری شده برای لایههای گوناگون پوشش در جدول ۳ آورده شده است. گفتنی است که مقدار سختی در لایه NiCrAlYبا توجه به محل قرار گیری این دنتور در پوشش و وضعیت تخلخلهای موجود در محل از۲۳۹HV تا تخلخلهای موجود در لایههای مرتبهای نیز به

صورت تدریجی با افزایش مقدار YSZاز ۴۰۰HV به ۶۲۰HV افزایش مییابد. کاهش تدریجی در مقدار سختی و مدول الاستیک، افزایش استحکام چسبندگی و بهبود عملکرد پوشش در شرایط بارگذاری را به همراه دارد [۶].



ج) نقطه B، د)نقطه C و ه) نقطه ج



شکل ۴- نقشه توزیع عنصر اکسیژن در جهت ضخامت پوشش.



شکل ۵- تصاویر میکروسکوپ الکترونی از نواحی کامپوزیتی اکسید زیرکونیا- زیرکونیا در لایه مرتبهای پوشش که با علامت پیکان روی تصاویر مشخص گردیده ، الف) تصویر با بزرگنمایی کمتر که وسعت این نواحی را نشان میدهد و ب) تصویر با بزرگ-نمایی بیشتر.

گوناگون	لايەھاى	در	ريزسختى	نتايج	_٣	جدوا
---------	---------	----	---------	-------	----	------

لايه	سختی(HV)
NiCrAlY	٣٠۵
NiCrAlY+ YSZ	<i>۴</i> ۶۲۰
YSZ	۵۹۶

## تاثیر شار حرارتی وضعیت ظاهری

تصاویر ماکروسکوپی نمونه پوشش داده شده و فاقد پوشش پس از ۲۰ ثانیه قرار گیری در معرض شار حرارتی ۸MW/m<sup>2</sup> در شکل ۶ مشاهده می گردد. همان گونه که در شکل ۶-الف دیده میشود، در وضعیت ظاهری نمونه پوشش داده شده پس از تست هیچ تغییری رخ نداد و نتایج بازرسی چشمی عدم حضور ترک، حفره، تاول زدگی و یا هرگونه کندگی پوشش را نشان داد. همچنین، مقدار بیشینه دمایی در سطح پوشش کا ۱۴۶۰ اندازه گیری شد. در نمونه بدون پوشش ذوب شدن سطح زمینه فولادی و حتی پاشش مذاب در حین تست رخ داد که ناحیه ذوب شده به روشنی در شکل ۶-ب دیده میشود. با مقایسه

وضعیت ظاهری نمونه پوشش داده شده و نمونه بدون پوشش پس از شاردهی به روشنی مزیت پوشش سد حرارتی در کاهش دمای موثر سطح قطعه و حافظت از آن آشکار است. بیشینه دمایی ثبت شده و وضعیت ماکروسکوپی نمونه پوشش داده شده پس از پایان آزمون نشان داد که پوشش عملکرد موفقی در حفظ دقت ابعادی نازل دارد. این پایداری و عملکرد ایدهال پوشش را میتوان به خواص مناسب XSZ که شامل نقطه ذوب بالا، هدایت حرارتی کم و ضریب انبساط حرارتی نسبتا زیاد، همچنین، مناسب بودن ایده استفاده از پوششهای مرتبهای با توجه به شرایط کاری قطعه مرتبط دانست.



شکل ۶- تصاویر ماکروسکوپی از وضعیت نمونهها پس از قرارگیری در معرض شار حرارتی(محل شاردهی با کادر مشخص شده است)، الف) نمونه پوشش داده شده و ب) نمونه بدون پوشش

ریزساختار و زینتر شدن پوشش

مقدار میانگین اندازه گیری شده برای سختی در لایه YSZ و لایه NiCrAlY به ترتیب برابر ۲۹۰۲۱و ۳۹۰HV است که بیانگر افزایش در مقدار سختی پس از شاردهی است، به گونه ای که، مقدار سختی در لایه YSZ حدود دو برابر شده و در لایه NiCrAlY نیز نه تنها مقدار سختی حدود ۲۰۰ افزایش یافته بلکه تفاوت در مقدار کمینه و بیشینه سختی از ۱۵۹ KV در حالت پیش از شاردهی به ۱۰۰ KV کاهش یافته است (مقایسه با جدول ۳).

شکل ۲ تصاویر میکروسکوپ الکترونی از لایه زیرکونیا پیش و پس از شاردهی را نشان میدهد. پیش از شاردهی

(شکل ۲-الف)، زیر کونیای پلاسما اسپری شده از قفل مکانیکی اسپلت های ذوب شده تشکیل یافته و دارای مقدار زیادی تخلخل و میکروترک است. همچنین مقداری ذرات ذوب نشده YSZ که در بین تیغهها گیر افتاده و پیرامون آنها با تخلخل احاطه شده نیز مشاهده گردید. تصاویر پس از شاردهی (شکل ۲-ب)، کاهش مرزهای بین ذرات گسترده شده (در برخی نواحی هیچ مرزی قابل نیکنواخت ر با مرزهای کمتر را نشان داد. افزون بر این، مقدار تخلخلهای ریز کاهش یافته و گوشههای تیز تخلخلها نیز تا حدودی گردتر شده است. رشد ناحیه اتصال بین ذرات و تیغهها و بهبود اتصال بین آنها پس از

شاردهی نسبت به پیش از شاردهی در شکلهای۷-ج و

۷-د دیده میشود.از نظر ترمودینامیکی برای رسیدن به

انرژی کمینه پس از زینتر شدن بایـستی تغییراتـی ماننـد

گرد شدن یا از بین رفتن تخلخلها، تغییر ریخت شناسی

حفرهای بزرگ به سمت حفرههای کروی شکل و کاهش و

لغزش نسبى مرز بين تيغه ها و... رخ دهد [٢]. يس

میتوان تغییرات مشاهده شده در ریزساختار نمونه پوشش

داده شده را به زینتر شدن لایه YSZ در زمان قرار گیری

ریزسختی بدست آمده کاملا مطابقت دارد. چولز و همکارانش [۱۱٫۱۰]زینتر شدن لایه YSZ در مدت ۴ ثانیه شاردهیپوشش(دمای بیشینه اندازه گیری شده در سطح حدود ۲۵۰۰ک) را گزارش کردند. همچنین، افزایش مقدار سختی به بیش از ۱۲۰۰HV پس از زینتر شدن کامل زیرکونیای پایدار شده جزیی(دمای نزدیک به کامل زیرکونیای پایدار شده جزیی(دمای نزدیک به است.

در معرض شار حرارتی ارتباط داد. این نتیجه گیری با نتایج Microcrack <u>الم 10 µm</u> (د)

شکل ۲- تصاویر میکروسکوپ الکترونی از لایه YSZ پیش و پس از شاردهی، الف و ج)پیش از شاردهی و ب و د) پس از شاردهی.

یکدیگر و مهمتر از آن با فلز پایه وجود دارد. روی هم رفته، ترک میتواند عمود بر سطح پوشش (ترک سطحی) و یا در فصل مشترک بین لایهها و موازی با سطح (ترک فصل مشترک یا عرضی) ایجاد شود و میتواند در سیکل گرم شدن یا سرد شدن متعاقب نمونه ایجاد گردد. ترک خوردگی و انهدام پوشش بالایی مطالعه مقطع عرضی نمونه پوشش داده شده پس از شاردهی (شکل۸) نشان داد، گرچه کاهش ضخامت یا کندگی کامل پوشش بالاییYSZ رخ داده، اما همچنان چسبندگی کاملی بین لایههای گوناگون پوشش با



شکل ۸- تصاویر میکروسکوپ نوری و الکترونی نمونه پوشش داده شده پس از شاردهی.

بیش از MPa میرسد. این مقدار تنش کششی با توجه به استحکام خمش چهار نقطهای YSZ که برابر MPa۵۶ است، باعث ایجاد ترکهای سطحی یا عرضی میشود[۱۰,۱۱]. محل ایجاد ترک به مقدار تنش کششی، استحکام ماده و مقدار و اندازه عیوب بستگی دارد. روی هم رفته، تمام خواص پوششهای اسپری شده به استحکام و اتصال بین اسپلتها که خود تابعی از فرایند پاشش مشترکهای بدون اتصال مناسب و عیوب و زبریهای سطحی در فصل مشترک یا سطح پوشش مکان مناسبی برای اشاعه ترجیحی ترک در پوشش است. مطالعات سطحی در نظر گرفته که میتوانند به عنوان ریزترکهای عرضی در نظر گرفته شوند، درکنار ریزترکهای سطحی در ذرات گسترده شده انبساط پوشش با افزایش دما در حالی که به وسیله زمینه نسبتا سردی محدود شده است (در سیکل گرم)، سبب ایجاد تنش فشاری (کمتر از MPa) شده که با توجه به مقدار استحکام فشاری نهاییYSZ پلاسما اسپری شده (۵۳MPa ± ۴۵۴) احتمال ایجاد ترک بسیار کم است[۱۱٫۱۰]، اما آنالیز المان محدود نشان میدهد مشترکها (مرزهای موجدار)، امکان ایجاد تنشهای کششی نسبتا بزرگی در راستای ترکهای عرضی موجود میتواند از تنش شکست بحرانی تجاوزکرده و منجر به ترک خوردگی پوشش در حین سیکل گرم شدن گردد [۱٫ ۲]. در سیکل سرد شدن متعاقب نمونه در هوا، ایر ۱٫۱۲]. در سیکل سرد شدن متعاقب نمونه در هوا،

سرامیکی وجود دارد، همچنین، ریزساختار پوشش های سرامیکی پلاسما اسپری شده از چینش لایه لایه تیغههایی که اتصال بین آنها بسیار محدود است، تشکیل شده است. لی و همکارانش[۱۹,۲۰] با استفاده از مدل سازی ریزساختار پوشش های پاشش حرارتی شده و مدل سازی ریزساختار پوشش های پاشش حرارتی شده و تقسیم فصل مشترک بین لایهها به دو حالت پیوسته و ناپیوسته نشان دادند که پوشش ZSZ پلاسما اسپری شده دارای نسبت میانگین چسبندگی بین لایهای ٪۳۲ است. شکل۹ ترکهای عرضی و سطحی، بههم پیوستن انها و کاهش ضخامت یا کنده شدن پوشش پس از شاردهی را نشان میدهد. زیانگ و همکارانش[۲۱] ملکرد پوششهای سد حرارتی مرتبهای را در شار حرارتی<sup>2</sup>/9MW/m<sup>2</sup>، بررسی کردند و مشاهده کردند که

نمونه، تعدادی ترک عرضی در لایه YSZ ایجاد شد و در سیکل سرد شدن متعاقب نیز ترکهای سطحی ایجاد گردید. در سیکل دوم، ترک عرضی رشد و ترک های سطحی کوچکی نیز ایجاد شد و در ادامه با افزایش تعداد سیکلهای اعمال شده ترکهای عرضی و سطحی به یکدیگر پیوستند و کندگی پوشش از لایه بالایی رخ داد. با توجه به این که در این پژوهش از شار حرارتی شده به پوشش به حدی شدید بوده که ایجاد و اشاعه شده به پوشش به حدی شدید بوده که ایجاد و اشاعه تحریک شده ترکها و کندگی لایه بالایی در یک سیکل گرم و سرد شدن رخ میدهد. شایان توجه است که شدیدترین آسیب به پوشش (کندگی کامل لایه YSZ بیشینه باعث تغییر دقت ابعادی نازل به اندازه ۹۰µ۳



شکل ۹- تصاویر میکروسکوپ الکترونی از وضعیت پوشش پس از شاردهی

### وضعيت زيرلايه فولادي

مطلب دیگری که مطالعه آن اهمیت زیادی دارد وضعیت فلز زیرلایه پس از قرار گرفتن سطح پوشش در معرض شار حرارتی است. آگاهی یافتن از مقدار دمای تحمیل شده به زمینه در حین شاردهی از دو لحاظ دارای اهمیت است، نخست ارزیابی عملکرد عایق سازی پوشش و مقدار محافظت از زیرلایه و دیگری اثر آن بر عملکرد

پوشش است. افزایش دمای زمینه (کاهش شیب حرارتی در عرض پوشش) منجر به کاهش تنشهای حرارتی و پایداری بیشتر پوشش میشود.

چولز[۲۲] دمای بیشینه زیر لایه را زمانی که سطح پوشش در معرض شار حرارتی ۶/۲MW/m<sup>2</sup> به مدت ۴ ثانیه قرار داشت، ۲۰۰ اندازه گیری کرد. در این شرایط، مقدار بیشینه دما در سطح پوشش ۱۷۰۰ C بود. زیانگ و

همکارانش[۲۱] دمای فلز پایه برای پوششی که به مدت ۱۶۰ ثانیه در معرض شار<sup>2</sup>۱۲۰۸۲MW/m مردند. گفتنی گرفته بود را حدود ۲۰۰۲ اندازه گیری کردند. گفتنی است که این شار حرارتی در مدت ۴۰ ثانیه باعث رسیدن دمای سطح پوشش به ۲۰۰۲شد و در ۱۲۰ ثانیه باقی مانده سطح پوشش در معرض این دمای ثابت قرار داشته مانده سطح پوشش در معرض این دمای ثابت قرار داشته پایه در حین شاردهی در اولویت قرار نداشت، اما با توجه به این فرضیه که" اگر زیرلایه در حین شاردهی در معرض درجه حرارتهای بالا قرار گیرد، ریز ساختار آن دچار تغییر می شود" می توان تا حدی درباره شرایط تحمیل شده به زمینه در حین شاردهی اظهار نظر کرد. از اینرو، شده به زمینه در حین شاردهی اظهار نظر کرد. از اینرو،

شاردهی حکاکی شد و به وسیله میکروسکوپ نوری مورد بررسی قرار گرفت. شکل ۱۰ نشان دهنده ساختار فریتی-پرلیتی زمینه فولادی است. با توجه به این که پیش از پوششدهی سطح فلز زیرلایه ماسه پاشی شده بود، انتظار میرفت که اندازه دانههای بخشی که تحت تاثیر این کار پلاستیک قرار دارد از دیگر بخشها کوچکتر باشد که این لایه با ضخامت μm ۱۸۰ و اندازه دانههای کوچکتر به خوبی در شکل ۱۰–ب دیده میشود. مشاهده نشدن تغییرات متاثر از حرارت در ریز ساختار نشان داد که زیرلایه نمونه پوشش داده شده حین شاردهی بر خلاف نمونه بدون پوشش مورد سیکل حرارتی پیچیده با دمای بالا قرار نگرفته است.



شکل ۱۰– تصویر میکروسکوپ نوری از ریز ساختار زمینه فولادی نمونه پوشش داده شده پس از شاردهی الف) تـصویر بـا بزرگنمایی کم و ب) تصویر با بزرگنمایی بیشتر از فلز زیرلایه درست در زیر پوشش.

## نتيجه گيري

I -قرار گیری نمونه بدون پوشش در معرض شار حرارتی  $AMW/m^2$  به مدت ۲۰ ثانیه باعث ذوب زمینه فولادی و پاشش مذاب ایجاد شده در حین شاردهی شد، اما برای نمونه پوشش داده شده منجر به افزایش دمای سطح پوشش به مقدار بیشینه  $\dot{C}$  ۱۴۶۰ و عدم تغییر در وضعیت ظاهری نمونه شد.

۲- پس از شاردهی، چسبندگی کاملی بین لایههای گوناگون پوشش با یکدیگر و با زیرلایه وجود داشت. همچنین، کاهش ضخامت یا کندگی کامل پوشش

بالاییYSZ رخ داد که باعث تغییر دقت ابعادی به اندازه ۹۰μm شد. ۳- کوچک و کم شدن تعداد تخلخلها، افزایش در مقدار سختی پوشش و زینتر شدن لایه YSZ پس از قرارگیری پوشش در معرض شار حرارتی مشاهده شد. ۴- پس از ۲۰ ثانیه قرارگیری سطح پوشش در معرض شار حرارتی، در وضعیت ریزساختار زیرلایه فولادی هیچ تغییری مشاهده نشد. دلیل در اختیار قرار گذاشتن تجهیزات کمال سپاسگزاری را مینمایند.

## Refrences

۱-ز. گلستان، م. جاویدی، م. ح.شریعت و ر. بازرگان لاری، پوشش دهی کامپوزیتی هیدروکسی آپاتیت-تیتانیا همزمان با نیتروکربوره کردن الکترولیتی پلاسمایی روی سطح فولاد ضد زنگ و بررسی رفتارخوردگی آن، مجله مواد نوین/ جلد۳/ شماره ۴/ تابستان ۱۳۹۲.

2- N. Markocsan, P. Nylen, J. Wigren, X.-H.Li, A. Tricoire,, "Effect of Thermal Aging on Microstructure and Functional Properties of Zirconia-Base Thermal Barrier Coatings", Journal of Thermal Spray Technology, Vol. 18, pp. 201–208, 2009.

3- P. F. Zhao, C.A. Sun, X.Y. Zhu, F.L. Shang, C.J. Li, "Fracture Toughness M of Plasma-Sprayed Thermal Barrier Coatings Using a Modified Four-Point Bending method", Surface & Coatings Technology, Vol. 204, pp. 4066-4074, 2010.

4- U. Schulz, M. Peters, Fr.-W. Bach, G. Tegeder, "Graded Coatings for Thermal, Wear and Corrosion Barriers", Materials Science and Engineering A, Vol. 362, pp. 61-80, 2003.

5- M. Khoddami, A.Sabour, S.M.M.Hadavi,"Microstructure Formation in thermally-Sprayed Duplex and Functionally Graded NiCrAlY/Yttria-Stabilized Zirconia Coatings", Surface & Coatings Technology, Vol. 201, pp. 6019-6024, 2007.

6- B.Saeedi, A.Sabour, A. M.Khoddami,"Study of microstructure and thermal shock Behavior of Two Types of Thermal Barrier Coatings", Materials and Corrosion Vol. 60, pp. 695-703, 2009.

7- A. Kawasaki, R.Watanabe, "Thermal Fracture Behavior of Metal/Ceramic Functionally graded materials". Engineering Fracture Mechanics, Vol. 69, pp. 1713-1728, 2002. سیاسگزاری

نویسندگان از پژوهشگاه مواد و انرژی و دانشگاههای صنعتی امیرکبیر و تربیت مدرس به

8- K.Kokini, J. DeJonge, S. Rangaraj, B. Beardsley, "Thermal Shock of Functionally Thermal Graded Barrier Thermal Coatings with Similar Resistance". Surface and Coatings Technology, Vol. 154, pp. 223-231, 2002. 9- Raj, S.V., L. J. Ghosn, C. Robinson, D. Humphrey, "High Heat Flux Exposures of Coated GRCop-84 Substrates". Materials Science and Engineering: A, Vol. 457: pp. 300-312, 2007.

10- B.D. Choules, K. Kokini, T.A. Taylor, "Thermal Fracture of Thermal Barrier Coatings in a High Heat Flux Environment". Surface and Coatings Technology, Vol. 106, pp. 23-29, 1998.

11- B.D.Choules, K. Kokini,T.A. Taylor, "Thermal Fracture of Ceramic Thermal Barrier Coatings Under High Heat Flux with Time-Dependent Behavior. Part 1. Experimental results", Materials Science and Engineering A, Vol. 299, pp. 296-304, 2001.

۱۲-وکیلی فرد, ح," بررسی و بهینه سازی پارامترهای موثر بر خواص پوشش¬های سد حراتی YSZ-MCrAIYبر روی سوپرآلیاژ پایه نیکل به کمک روش طراحی آزمایش ها"، کارشناسی ارشد پژوهشکده مواد و انرژی، تهران، ۱۳۹۰.

D.R. Gaskell, Introduction to the Thermodynamics of Materials, 4<sup>th</sup> ed., New York, 2003.

13- K.A. Khor, Z.L. Dong, Y.W. Gu,"Infuence of Oxide Mixtures on Mechanical Properties of Plasmasprayed Functionally Graded Coating". Thin Solid Films, Vol. 368, pp. 86-92, 2000.

14- K.A. Khor, Y.W. Gu, Z.L. Dong, "Mechanical behavior of plasma sprayed Functionally Graded YSZ-NiCoCrAlY Composite Coatings". Surface and Coatings Technology, Vol. 139, pp. 200-206, 2001. 15- J. Shin, S.K. Hur, C.G. Ha, Y.G. Jung, U. Paik, "Mechanical characterization in PSZ/NiCrAIY Composites Fabricated by Plasma Activated Sintering". Journal of Alloys and Compounds, Vol. 313, pp. 248-257, 2000.

16- K. Kokini, Y. R. Takeuchi, B. D. Choules, "Surface Thermal Cracking of Thermal Barrier Coatings Owing to Stress Rrelaxation: Zirconia Vs. Mullite". Surface and Coatings Technology, Vol. 82, pp. 77-82, 1996.

17- A. Ohmori, C-J. Li,"Quantitative Characterization of the Structure of Plasma-Sprayed Al2O3 Coating by Using Copper Electroplating". Thin Solid Films, Vol. 201, pp. 241-252, 1991.

18- C.J. Li, W.Z. Wang, "Quantitative Characterization of Lamellar Microstructure of Plasma-Sprayed Ceramic Coatings Through Visualization of Void Distribution". Materials Science and Engineering: A, Vol. 386, pp. 10-19, 2004. 19- C.J. Li, , W.Z. Wang, Y. He, "Dependency of Fracture Toughness of Plasma Sprayed Al2O3 Coatings on Lamellar Structure". Journal of Thermal Spray Technology, Vol. 13, pp. 425-431, 2004.

20- H. Xiong, A.Kawasaki, Y. Kang, R.Watanabe, "Experimental Study on Heat Insulation Performance of Functionally Graded Metal/Ceramic Coatings and Their Fracture Behavior at High Surface Temperatures". Surface and Coatings Technology, Vol. 194, pp. 203-214, 2005.

21- B.D. Choules, "Thermal Fracture of Ceramic Coating Under High Heat Flux with Time-Dependence Behavior", ph. D. Thesis Purdue University, West Lafayette, 1998.