

بررسی رفتار خوردگی و زیست سازگاری آلیاژ تیتانیوم پوشش دهی شده با نانولایه کاربید تانتالوم برای کاربردهای ارتوپدی

محمد مهدی اسماعیلی^۱، محبوبه محمودی^{۲*}

چکیده

در این تحقیق، نانولایه کاربید تانتالوم با ضخامت ۵۰۰ نانومتر بر روی سطح آلیاژ Ti-6Al-4V با روش رسوب دهی فیزیکی از فاز بخار با پرتو الکترونی به منظور اصلاح سطح زیرالایه، پوشش داده شد. با ارزیابی سختی سطح نمونه‌ها، سطح نمونه اصلاح شده با پوشش کاربید تانتالوم (Ti-6Al-4V/Ta₂C) نسبت به نمونه بدون پوشش (Ti-6Al-4V) به عنوان شاهد از HV ۳۴۶ به HV ۶۴۰ افزایش یافت. هم‌چنین با انجام آزمون خوردگی در محلول فیزیولوژیکی هنکس مشاهده گردید که چگالی جریان خوردگی در نمونه‌ها در مقایسه با نمونه شاهد از $2 \text{ }\mu\text{A/cm}^2$ به $1/5 \text{ }\mu\text{A/cm}^2$ کاهش می‌یابد که بیانگر بهبود مقاومت به خوردگی نمونه اصلاح شده می‌باشد. پس از آزمون خوردگی با بررسی میزان رهاش یون‌های V, Al و Ti، غلظت عناصر آزاد شده پس از پوشش دهی به بیش از نصف میزان آنها در قبل از پوشش دهی کاهش می‌یابد. هم‌چنین افزایش رشد و تکثیر سلول‌های MG-67 (استئوبلاست) و چسبیدن و پهن شدن آنها بر روی سطح نمونه‌های پوشش دهی شده نسبت به نمونه شاهد توسط آزمون‌های برون تنی و سمیت سلولی مشاهده گردید. نهایتاً، آزمون‌های پراش پرتو ایکس، بررسی‌های میکروسکوپ الکترونی روبشی و آنالیز عنصری به ترتیب برای شناسایی فازها، بررسی مورفولوژی و تعیین درصد عناصر نمونه‌ها انجام گرفت. بنابراین نتایج این مطالعه نشان داد که آلیاژ Ti-6Al-4V پوشش داده شده با کاربید تانتالوم با توجه به مقاومت خوردگی و خواص سطحی عالی، گزینه مناسبی برای کاربرد در ایمپلنت‌های ارتوپدی می‌باشد.

واژه‌های کلیدی: کاربید تانتالوم، پرتو الکترونی، رسوب دهی فیزیکی از فاز بخار، مقاومت به خوردگی، زیست سازگاری

^۱- دانشگاه آزاد اسلامی، واحد علوم و تحقیقات یزد، دانشکده فنی و مهندسی، گروه مهندسی پزشکی، یزد، ایران

^۲- دانشگاه آزاد اسلامی، واحد یزد، دانشکده فنی و مهندسی، گروه متالورژی و مکانیک، یزد، ایران

*- نویسنده مسؤول مقاله: m.mahmoodi@aut.ac.ir

نتایج بالینی عالی، تانتالوم به تنها یکی به صورت توده ای برای کاربردهای زیست پزشکی به ندرت به کار می رود، چرا که محدودیت های ذاتی آن مثل چگالی بسیار بالا، تخلخل حجمی پایین، مدول الاستیک بالا و از همه مهم تر هزینه نسبتاً بالای ساخت، پذیرش وسیع آن را محدود کرده است [۴]. به همین دلیل روش هایی مانند لایه نشانی لیزر پالسی^۱ (PLD) [۷]، پرتو الکترونی [۸] و کاشت یون [۹] برای ایجاد لایه های تانتالوم و کامپوزیت های سرامیکی آن بر روی زیر لایه های فولاد زنگ نزن ۳۱۶L و آلیاژ های تیتانیوم گسترش یافته است.

تحقیقات نشان داده است پوشش های کاربیدی علاوه بر افزایش مقاومت به خوردگی، سبب افزایش سختی نیز می گردد [۱۰]. وجود تانتالوم به عنوان بیوماده زیست سازگار در کاربید تانتالوم، این ماده را نسبت به دیگر پوشش های کاربیدی مثل: TiC، WC، SiC، VC برای کاربردهای پزشکی مناسب تر کرده است. بنابراین پوشش دهی سطح ایمپلنت های فلزی توسط بیوماده کامپوزیتی سرامیکی مسیری را برای تلفیق زیست سازگاری و مقاومت به خوردگی و افزایش خواص مکانیکی مثل سختی در ایمپلنت های ارتوپدی بافت سخت بوجود می آورد.

پوشش دهی به روش پرتو الکترونی به دلیل ویژگی های منحصر به فردی که به ساختار پوشش می دهد، مورود توجه قرار گرفته است. ایجاد پوشش هایی با ساختار متراکم، یکنواخت و پیوسته، چسبندگی عالی پوشش به زیر لایه، کنترل بسیار خوب مورفولوژی پوشش ها در حین لایه نشانی، امکان پوشش دهی موادی با نقطه ذوب بالا (مانند کاربید تانتالوم با دمای ذوب ۴۷۸۰C) و از همه مهم تر امکان لایه نشانی با نرخ های متفاوت پوشش دهی از یک نانومتر در دقیقه تا چندین میکرومتر در دقیقه از جمله خصوصیات برجسته روش پرتو الکترونی می باشد [۱۱]. در این پژوهش به منظور اصلاح سطح آلیاژ تیتانیوم و بهبود خواص خوردگی آن، لایه نشانی نانومتری کاربید تانتالوم بر زیر لایه آلیاژ Ti-6Al-4V توسط رسوبدهی فیزیکی از فاز بخار^۲ (PVD) با پرتو الکترونی انجام گرفت و

¹- Pulsed Laser Deposition

²- Physical Vapor Deposition

پیشگفتار

در دنیای ایمپلنت ها، محققان از گذشته تا به امروز به دنبال یافتن بیومادی بودند که تمامی ویژگی و فاکتورهای شاخص مکانیکی، بیولوژیکی و زیست سازگاری را در حد قابل قبولی در کنار هم داشته باشد. محققان پس از سال ها تحقیق به این نتیجه رسیده اند که این امر می تواند با ساخت ایمپلنت هایی با بیوماد کامپوزیتی Ti-6Al-4V محقق گردد. در میان آلیاژ های فلزی، آلیاژ فاکتورهای منحصر به فردی از قبیل خواص مکانیکی عالی مانند نسبت استحکام به وزن بالا، مقاومت به خستگی بالا، خنثی بودن، مدول یانگ نزدیک به استخوان و هم چنین خواص زیستی فوق العاده ای از جمله زیست سازگاری بسیار عالی و قابلیت اتصال یکپارچگی استخوانی بالا را دارا می باشد [۱]. بنابراین آلیاژ تیتانیومی جزء زیست سازگارترین و پرمصرف ترین آلیاژ ها در میان بیوماد فلزی در صنعت کاشتنی ها می باشد. طی تحقیقاتی که گیتا و همکارانش انجام دادند، مشاهده شده است که این آلیاژ دارای مشکلاتی از قبیل رهایش یون های سمی مانند واندیوم در محیط فیزیولوژیکی بدن در طولانی مدت می باشد که سبب بروز مشکلات و بیماری هایی مثل آلزایمر و نوروپتی می شود [۲]. هم چنین این آلیاژ در مکان های تحت بار و سایش، مقاومت به سایش کمی از خود نشان داده و در نهایت موجب بوجود آمدن پدیده نامطلوب شل شدگی کاشتنی در بدن می شود [۳]. باید به این موضوع توجه داشت که پدیده های سایش و خوردگی که نتیجه آن به انحلال لایه سطحی می انجامد، دو فرآیند عمله ای می باشند که نه تنها تأثیر شدیدی بر افت استحکام مکانیکی ایمپلنت می گذارند بلکه موجب ورود یون های اضافی به بدن شده و واکنش های بیولوژیکی ناخواسته و التهاب را در بدن ایجاد می کنند. یکی از بهترین راه های مقابله با این مشکلات آلیاژ Ti-6Al-4V، اصلاح و پوشش دهی سطح آلیاژ تیتانیوم با بیوسرامیک ها از جمله کاربید تانتالوم می باشد.

بیوماده تانتالوم، جدا از زیست سازگاری بالا [۴]، خواص مطلوبی از جمله مقاومت به خوردگی بالا در محیط فیزیولوژیکی بدن [۵]، کاربیدیری و چقرمگی شکست بالا [۶] و ترشوندگی زیاد را دارا می باشد. اما متأسفانه، علیرغم

آنالیز ترکیبات فازی سطح

در این تحقیق الگوی پراش پرتو ایکس (XRD) (Philips, X'Pert Pro) با استفاده از روش گریزینگ به منظور شناسایی فازها و بررسی کریستالیته نمونه-Ti-6Al-4V/Ta₂C (PanaliticalSoft ware X` Pert High Score Plus) و فایل-2 PDF، فازهای موجود در نمونه‌ها مشخص گردید.

ریزسختی سنجی

به منظور بررسی ریزسختی نمونه Ti-6Al-4V/Ta₂C نمونه شاهد از دستگاه ریزسختی سنج ویکرز (Futher Tech Crop) با مدل FM700 و ساخت کشور ژاپن استفاده گردید. جهت انجام این آزمون ۵۰ گرم نیرو با زمان توقف ۵ ثانیه در نظر گرفته شد. سختی سنجی در سه نقطه مختلف بر سطح هر نمونه انجام گرفت.

آزمون خوردگی

ارزیابی میزان مقاومت به خوردگی نمونه شاهد و نمونه Ti-6Al-4V/Ta₂C توسط دستگاه پتانسیوامترات (Autolab with PGSTAT12 FRA module) گالوانوامترات (Galvanostat) انجام گرفت. اندازه‌گیری‌های الکتروشیمیایی به روش پلاریزاسیون پتانسیویدینامیکی در محلول فیزیولوژیکی هنکس (با کد H9269-SIGMA)، در دمای ۳۷°C و pH=۷/۴ هنکس، محلول قبل از انجام آزمون به مدت یک ساعت تحت دمش گاز آرگون قرار گرفته و فرآیند دمش در حین آزمون خوردگی نیز انجام گرفت. در این آزمایش، پلاتین به عنوان الکترود شمارنده و الکترود کالومل اشباع به عنوان الکترود مرجع و سطحی از نمونه‌ها به مساحت ۲۵mm^۲ به عنوان الکترود کاری استفاده گردید. بعد از پایدار شدن پتانسیل مدار باز و رسیدن آن به مقداری ثابت، آزمون از ۲۵۰mV زیر پتانسیل مدار باز تا ۱۰۰۰mV بالای پتانسیل مدار باز در شرایط اتمسفر آزاد انجام گرفت. مدت زمان آزمایش ۳۰ دقیقه و سرعت انجام آزمایش ۱mV/S بود. در نهایت توسط نمودارهای پلاریزاسیون آندی-کاتدی و روش برون یابی تافل، پارامترهای خوردگی برای نمونه‌ها محاسبه گردید.

تأثیر لایه کاربید تانتالوم بر خواص آن مورد بررسی و مطالعه قرار گرفت.

مواد و روش آزمایش‌ها

آماده سازی نمونه‌ها

در این تحقیق ابتدا زیرلایه دایره‌ای شکل به قطر ۱۸mm و ضخامت ۲ mm از آلیاژ (ASTM Ti-6Al-4V) آماده F136، Friadent GmbH, Mannheim, Germany گردید. برای ایجاد سطحی صاف و صیقلی جهت دستیابی به پوشش یکنواخت قبل از عملیات لایه نشانی، آلیاژ Ti-6Al-4V تحت عملیات سمباده زنی با مش ۴۰۰ تا ۱۲۰۰°C قرار گرفت و سپس در حمام حاوی استون، چربی زدایی و با آب دوبار تقطیر شسته و خشک گردید. هم‌چنین نانوذرات کاربید تانتالوم (۰۶-۳۰۰۰-۱۲۰۷۰) با اندازه ذرات ۵۰ نانومتر و خلوص ۹۹٪ از شرکت American Elements خریداری شد و سپس به صورت قطعات دیسکی به قطر ۱۸ mm جهت لایه نشانی بر سطح زیرلایه آماده گردید.

پوشش دهنده کاربید تانتالوم بر روی سطح آلیاژ تیتانیوم

با توجه به دمای ذوب بالای کاربید تانتالوم، روش رسوب‌دهی فیزیکی از فاز بخار توسط پرتو الکترونی برای پوشش دهنده انتخاب گردید. در این روش از تفنگ الکترونی (EDS160) با توان ۳۰۰۰W استفاده شد. پوشش دهنده در خلا با فشار 10^{-5} mbar، مدت زمان ۲۰ دقیقه و نرخ رسوب‌دهی $2A^0/S$ با اعمال دمای ۵۰۰°C انجام گرفت. در نهایت کاربید تانتالوم با ضخامت ۵۰۰ نانومتر بر سطح زیر لایه پوشش داده شد.

ارزیابی مورفولوژی سطح

میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM) و VEGA II TESCAN-LMU سطح نمونه شاهد (Ti-6Al-4V) و نمونه پوشش داده شده با کاربید تانتالوم (Ti-6Al-4V/Ta₂C) به کار گرفته شد. هم‌چنین ارزیابی عناصر موجود در ترکیب پوشش اعمال شده و سطح نمونه شاهد توسط طیف سنجی توزیع پرتو ایکس (EDXA) انجام گرفت.

خالی شده و نمونه‌ها تحت شرایط استریل از درون ظرف کشت خارج گردید و به ظرف دیگری جهت انجام فرآیند تشییت سلول‌ها منتقل گردید. جهت تشییت سلول‌ها از محلول گلوتارآلدهید ۲/۵٪ استفاده شد. ابتدا نمونه‌ها با بافر فسفات استریل دو مرتبه شستشو داده شدند. سپس هر نمونه درون ۲ میلی لیتر محلول گلوتارآلدهید به مدت ۱/۵ ساعت قرار داده شد. پس از خروج نمونه از گلوتارآلدهید، مجدداً با بافر فسفات مورد شستشو قرار گرفت و در ادامه فرآیند آبگیری از نمونه‌ها انجام شد. آبگیری از نمونه‌ها با استفاده از محلول الكل اتانول با غلظت به ترتیب ۶۰، ۷۰، ۸۰، ۹۰ و ۱۰۰ درصد انجام شد. نمونه‌ها به ترتیب در ۲ میلی لیتر از محلول‌های الكل به مدت ۵ دقیقه قرار گرفته و در نهایت در الكل ۱۰۰٪ به مدت ۱۰ دقیقه قرار گرفتند. پس از آبگیری، رطوبت سطحی نمونه‌ها در هوای محیط گرفته شد و نمونه‌ها در دمای ۴ درجه سانتیگراد تا زمان تست نگهداری شدند [۱۲].

آزمون MTT^۳

میزان تکثیر و زنده مانی سلول‌های MG67 روی سطح نمونه‌ها توسط آزمون MTT مورد ارزیابی قرار گرفت. به همین منظور ۲۰ میکرولیتر محلول MTT با غلظت ۵ میلی‌گرم در میلی‌لیتر به چاهک‌های حاوی نمونه‌ها و کنترل منفی اضافه شد. پس از طی ۴ ساعت زمان انکوباتور، محیط کشت تخلیه شده و ۲۰۰ میکرولیتر DMSO^۴ جایگزین گردید. ۱۰ دقیقه زمان جهت حل شدن کریستال‌های رنگ تشکیل شده کافی است و پس از گذشت ۱۰ دقیقه، از هر چاهک ۲۰۰ میکرولیتر محلول برداشته شده و درون ظرف کشت سلولی ۹۶ چاهکی قرار گرفته و جذب نوری چاهک‌ها توسط دستگاه الیزاریدر (BioTek, Elx808, USA) در طول موج ۵۷۰ نانومتر خوانده شد [۱۳]. جهت محاسبه میزان زنده ماندن نسبی سلول‌ها^۵ در تماس با نمونه‌ها در مقایسه با نمونه کنترل منفی از معادله (۱) استفاده گردید:

^۳- Methyl Thiazol Tetrazolium

^۴- Dimethyl Sulfoxide

^۵- Viability

آزمون سنجش رهایش یون

در این آزمون جهت بررسی نقش پوشش سرامیکی کاربید تانتالوم در ممانعت از رهایش عناصر سمی آلیاژ تیتانیوم، میزان غلظت عناصر آزاد شده مورد ارزیابی و مقایسه قرار گرفت. پس از اتمام آزمون خوردگی، نمونه‌های شاهد و محلول باقی مانده به منظور بررسی و اندازه گیری ICP غلظت یون‌های رهایش یافته توسط طیف سنج (طیف سنج نشری نوری توسط پلاسمای جفت شده القایی) (ICP-OES, Varian Vista-Pro) مورد تحلیل کمی قرار گرفت.

In vitro آزمون

جهت انجام فرآیند تست سمیت سلولی و تعیین تکثیر سلولی، از رده سلولی MG67 تهیه شده از انیستیتو پاستور ایران استفاده شد. با توجه به ابعاد نمونه‌ها از ظرف کشت سلول که دارای ۲۴ چاهک بود، استفاده گردید. محیط کشت سلول مورد استفاده DMEM^۱ بود که ۱۰ درصد سرم جنین گاوی^۲ به آن اضافه شد. ابتدا ۱ میلی‌لیتر از محیط کشت حاوی سرم درون چاهک‌های مورد نظر ریخته شد و سپس نمونه‌های Ti-6Al-4V/Ta₂C و شاهد که از قبل استریل شده، درون این چاهک‌ها قرار داده شدند. پس از اطمینان از غوطه وری کامل آنها درون محیط کشت و قرار گرفتن صحیح نمونه‌ها به نحوی که حداقل فضای ممکن از کف چاهک را بپوشاند، تعداد ۳۰۰۰ سلول به همراه ۱ میلی‌لیتر محیط کشت حاوی سرم به چاهک‌ها اضافه گردید. یک چاهک بدون نمونه و حاوی همین تعداد سلول به عنوان کنترل منفی نیز در نظر گرفته شد. نمونه‌ها به همراه سلول‌ها به مدت ۷۲ ساعت درون انکوباتور CO₂ ۵٪ با رطوبت نسبی ۹۸٪ و دمای ۳۷ درجه سانتیگراد قرار داده شدند.

پس از مدت ۳ روز کشت با استفاده از میکروسکوپ الکترونی روبشی، مورفولوژی سلول‌های روی سطح نمونه‌ها مورد بررسی قرار گرفت. برای انجام این آزمون، پس از طی ۷۲ ساعت از تماس نمونه‌ها و سلول‌ها، محیط کشت

^۱- Dulbecco's Modified Eagle's Medium

^۲- Fetal Bovine Serum

در جدول ۱ درصد وزنی عناصر شیمیایی (EDXA) برای نمونه‌ها مشاهده می‌گردد. عناصر Al, Ti, O, C و Ta مربوط به زیر لایه‌ی تیتانیومی و عناصر C, O, Ta و مربوط به پوشش کاربید تانتالوم می‌باشد. در سطح نمونه Ti_3Ta_2C ۶Al-4V درصد وزنی تانتالوم، کربن و اکسیژن به ترتیب $27/54$, $22/21$ و $17/7$ می‌باشد. بنابراین با وجود این عناصر در سطح نمونه Ti_3Ta_2C , درصد وزنی تیتانیوم, آلومینیوم و وانادیوم نسبت به عناصر در سطح نمونه شاهد به ترتیب به مقادیر $2/58$, $29/42$ و $1/37$ کاهش یافته است.

آنالیز فازی و میزان کریستالیته مربوط به نمونه شاهد و نمونه Ti-6Al-4V/Ta₂C توسط آزمون XRD باروش گریزینگ در شکل ۲ نشان داده شده است. همان طور که در شکل (a) ۲ مشاهده می‌شود، زوایای α ، $87/5^\circ$ و $82/5^\circ$ در $38/5^\circ$ ، $78/1^\circ$ ، $76/8^\circ$ ، $74/9^\circ$ ، $70/9^\circ$ ، $63/5^\circ$ و $53/2^\circ$ مطابقت داشته و این $=35/4^\circ$ و $=35/8^\circ$ [۲θ] و صفحات به ترتیب (۱۰۴)، (۰۰۴) و (۰۰۱)، (۰۱۲)، (۰۱۰)، (۰۲۰)، (۰۱۰۳)، (۰۱۰۲)، (۰۱۰۱)، (۰۰۰۲) و (۰۰۰۱) با فاز α -Ti و زوایای α ، $85/8^\circ$ و $72/2^\circ$ مطابقت دارد [۲θ] = $57/5^\circ$ و $=39/8^\circ$ [۰۰۱] و صفحات به ترتیب (۰۰۰۱)، (۰۱۰)، (۰۲۰)، (۰۱۰۰)، (۰۱۰۲)، (۰۱۰۳)، (۰۱۰۱)، (۰۰۰۲) و (۰۰۰۱) با فاز β -Ti مطابقت داشته و این اعداد با مراجع موجود در این زمینه تطابق دارد [۱۵۰۶]. پیک‌های بلند در زوایای α ، $78/1^\circ$ ، $40/4^\circ$ و $35/4^\circ$ [۰۰۰۱] و $=35/8^\circ$ [۰۰۰۲] که مربوط به فاز α می‌باشد، میزان کریستالیته بالاتر را نشان می‌دهد. شکل (b) ۲ فازهای موجود در پوشش (TaO-TiC-Ta₂C) و تشکیل لایه کاربیداتانتالوم را بر روی سطح را نشان می‌دهد. طیف XRD پوشش، در زوایای α ، $71/8^\circ$ ، $38/4^\circ$ و $36/3^\circ$ [۰۰۰۲] و صفحات به ترتیب (۰۰۰۱)، (۰۱۰۱)، (۰۱۰۲) و (۰۰۰۰۱) با فاز کاربیداتانتالوم مطابقت دارد که این اعداد با مراجع موجود در این زمینه نیز تطابق دارد [۰۰۰۲-۰۰۰۱]. همچنین فاز TiC در زوایای α ، $82/5^\circ$ و $38/5^\circ$ [۰۰۰۱] و فاز TaO در زوایای α ، $40/1^\circ$ و $33/4^\circ$ [۰۰۰۰۱] می‌باشد.

یکی از فاکتورهای تعیین کننده در میزان استحکام مکانیکی و مقاومت سایشی کاشتنی های درون بدن، تعیین میزان سختی مواد مورد استفاده در کاشتنی می باشد.

شکل ۳ نمودار ریزسختی و یکرز نمونه $Ti-6Al-4V/Ta_2C$ و نمونه شاهد را نشان می دهد. میانگین مقدار سختی برای

$$\% \text{ viability} = A_s/A_c \times 100 \quad (1)$$

در این معادله، A_s میزان جذب نمونه و A_c میزان جذب کنترل منفی می‌باشد.

نتائج و بحث

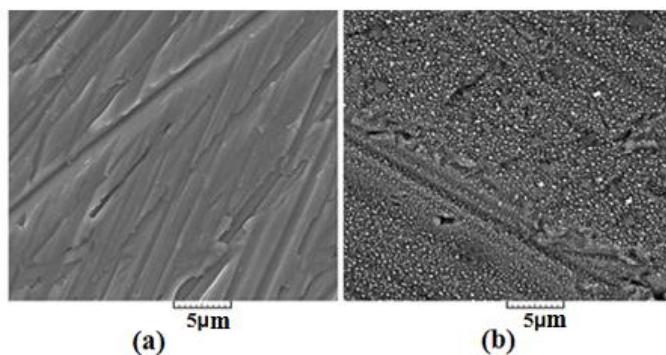
باید توجه داشت، با وجود اینکه تانتالوم خالص بیومادهای است که دارای مقاومت به خوردگی عالی و خواص سطحی از جمله زیست سازگاری مناسب می‌باشد، متأسفانه کاربرد آن به دلیل گرانی و چگالی بالا در پژوهشکی محدود می‌باشد [۴]. با بررسی گزارشات محققین مشاهده شده است که اصلاح سطح بیومواد توسط پوشش‌های کاربیدی می‌تواند سبب بهبود خواص کاشتنی‌های پژوهشکی گردد [۱۰]. بنابراین، در این تحقیق نانولایه کاربرید تانتالوم به روش رسوب دهی فیزیکی از فاز بخار با پرتو الکترونی بر روی آلیاژ Ti-6Al-4V مراقبت بهبود خواص سطحی و مقاومت به خوردگی زیرلایه پوشش داده شد.

مشخصه یابی، نمونه‌ها

با مشاهده تصاویر SEM سطح نمونه‌های با پوشش کاربید تانتالوم و بدون پوشش مورد بررسی قرار گرفت (شکل ۱). با مقایسه تصاویر قبل و بعد از پوشش دهی مشهود است که پوشش کاربید تانتالومی که بر روی زیرلایه تیتانیومی رسوب کرده است، یکنواخت بوده و پیوستگی پوشش نیز به گونه‌ای است که علاوه بر اینکه تمام سطح زیرلایه تیتانیومی را پوشانده، شیارهای زیرلایه نیز تقریباً پر شده و پوششی پیوسته و بدون ترک ایجاد گردیده است. به نظر می‌رسد به دلیل پیش گرم شدن زیر لایه در محفظه در دمای ۵۰ درجه سانتیگراد هیچ گونه تنفس حرارتی در فصل مشترک زیر لایه و پوشش کاربید تانتالوم ایجاد نشده است که این خود می‌تواند از پوسته شدن و تشکیل ترک جلوگیری کند. علاوه بر این می‌بایست به این نکته توجه کرد که پس از اتمام لایه نشانی، نمونه‌ها با گذر زمان در دمای محفظه سرد شدند تا از تنفس‌های حرارتی محتمل جلوگیری شود [۱۴].

کاربید تیتانیوم و اکسید تانتالوم که در هنگام پوشش دهی بر روی سطح زیرلایه تشکیل شده می‌تواند دلیلی بر افزایش سختی نمونه پوشش دهی شده باشد [۲۱-۲۲].

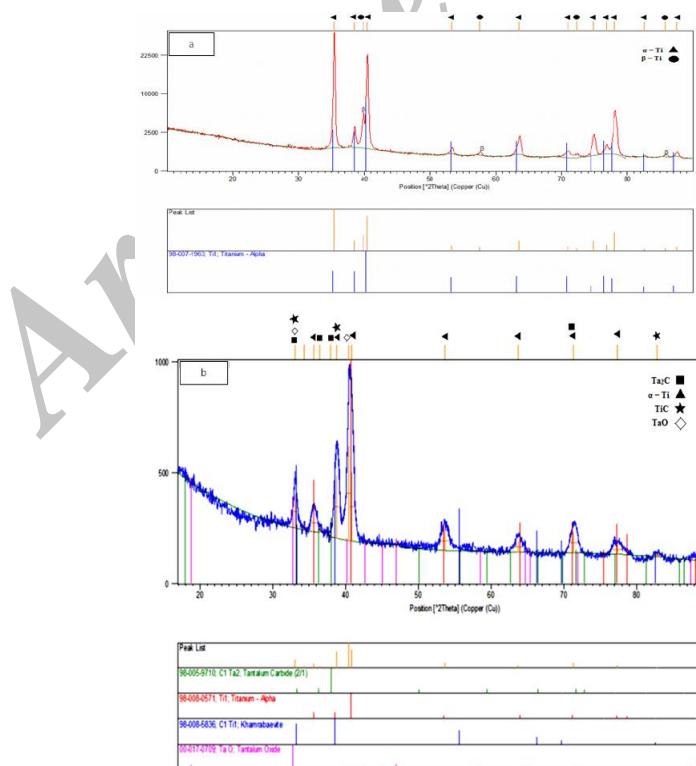
نمونه HV برابر Ti-6Al-4V/Ta₂C ۶۴۰ بدست آمده که بسیار بالاتر از نمونه شاهد با میزان سختی ۳۴۶ HV می‌باشد. بنابراین ایجاد پوشش سرامیکی باعث افزایش سختی تا دو برابر گردیده است. وجود فازهای کاربید تانتالوم،



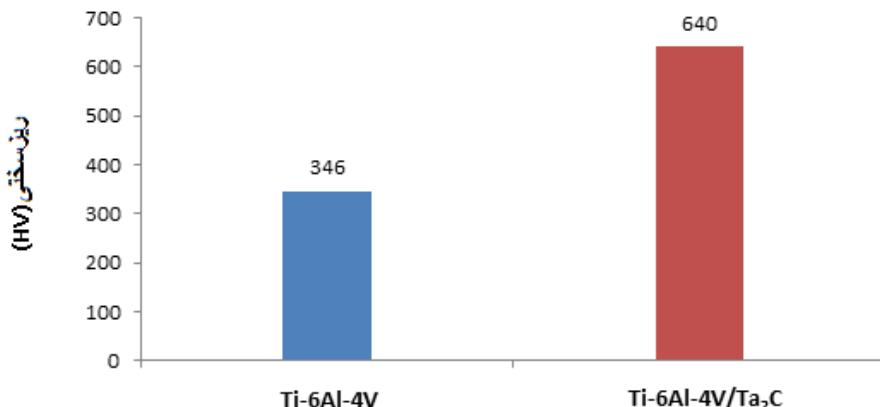
شکل ۱- تصاویر SEM از سطح نمونه های (a) و (b) Ti-6Al-4V/ Ta₂C و Ti-6Al-4V

جدول ۱- درصد وزنی عناصر شیمیایی سطح نمونه ها.

O	C	Ta	V	Al	Ti	عناصر نمونه
۱۷/۷	۲۲/۲۱	۲۷/۵۴	۱/۳۷	۲/۵۸	۲۹/۴۲	Ti-6Al-4V/Ta ₂ C
-	-	-	۵/۹۶	۷/۷۰	۸۶/۳۳	Ti-6Al-4V



شکل ۲- الگوی XRD نمونه های (a) و (b) Ti-6Al-4V/ Ta₂C و Ti-6Al-4V

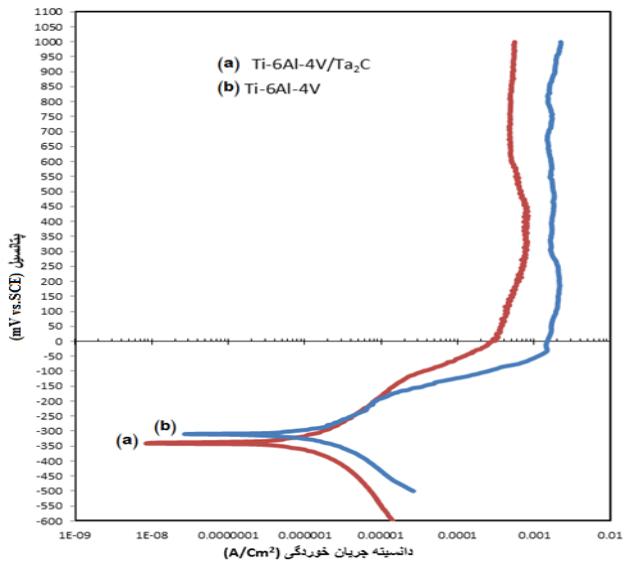


شکل ۳- نمودار ریزسختی سنجی نمونه ها.

نتیجه می تواند تأثیر بسیار کمی بر مقاومت به خوردگی نمونه پوشش داده شده، داشته باشد.

برای درک بهتر رفتار تخریب نمونه ها در محیط فیزیولوژیک، پس از انجام آزمون خوردگی از محلول هنکس که در تماس با نمونه ها بود، به طور جداگانه ICP گرفته شد. نتایج نشان داد که غلظت یون های آزاد شده از نمونه شاهد و نمونه Ti-6Al-4V/Ta₂C با یکدیگر متفاوت می باشند. نتایج این آزمون در جدول ۲ مشاهده می گردد. نمونه پوشش داده شده با کاربید تانتالوم قادر است با تشکیل لایه فازهای کاربید تانتالوم، کاربید تیتانیوم و اکسید تانتالوم به عنوان یک مانع، میزان رهاش عناصر سمی نظیر وانادیوم را در حین آزمون خوردگی به بیش از نصف کاهش دهد. پس می توان چنین نتیجه گرفت که نمونه Ti-6Al-4V/Ta₂C نسبت به نمونه شاهد از پایداری شیمیایی و زیست سازگاری بالاتری برخوردار می باشد. بنابراین نتایج حاصل از آزمایش ها نشان می دهند که آلیاژ Ti-6Al-4V پوشش داده شده با کاربید تانتالوم با توجه به مقاومت خوردگی و خواص عالی که دارد، می تواند به صورت پوشش بر روی ایمپلنت های پزشکی مورد استفاده قرار بگیرد.

تحلیل رفتار خوردگی
مشخصات خوردگی یک آلیاژ، تحت تأثیر لایه غیرفعال تشکیل شده روی سطح آن می باشد. تشکیل لایه اکسید وانادیوم در سطح و رهاش وانادیوم باعث ایجاد خوردگی در کاشتنی ها می گردد [۲۳]. منحنی های پلاریزاسیون پتانسیویدینامیک نمونه Ti-6Al-4V/Ta₂C و نمونه شاهد در محلول فیزیولوژیکی هنکس در شکل ۴ مشاهده می شود. منحنی تافل نمونه پوشش داده شده مقداری به سمت چپ منتقل و به محور عمودی نمودار نزدیک تر شده است که در نتیجه آن دانسیته جریان خوردگی در مقادیر کمتری قرار گرفته است. دانسیته جریان خوردگی نمونه پوشش داده شده نسبت به نمونه شاهد از مقدار $2\mu\text{A}/\text{cm}^2$ به $1/\mu\text{A}/\text{cm}^2$ کاهش یافته است. نتیجه ذکر شده بیان گر افزایش مقاومت به خوردگی کاشتنی در اثر اعمال پوشش کاربید تانتالوم می باشد که این افزایش مقاومت، شرایطی را برای کاهش آزاد شدن یون های مضر فلزی از زیر لایه فراهم می کند. البته باید توجه داشت که پتانسیل خوردگی پس از پوشش دهنی سطح با کاربید تانتالوم به مقدار ناچیز منفی تر شده به گونه ای که از -0.357 ولت برای نمونه بدون پوشش به -0.30 ولت برای نمونه با پوشش تغییر یافته است که این



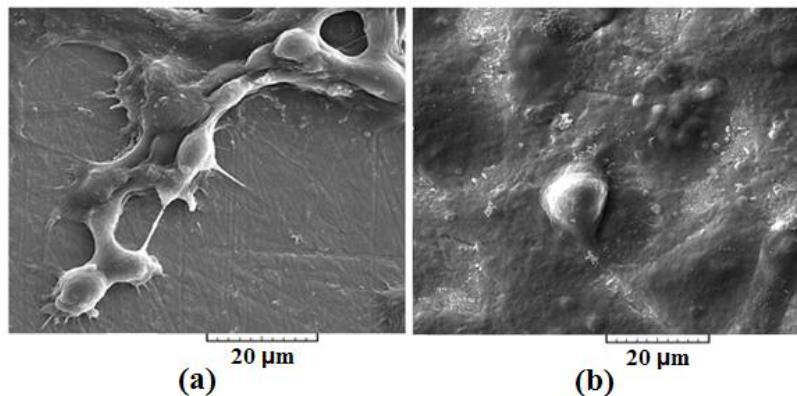
شکل ۴ - منحنی پلاریزاسیون پتانسیودینامیک (a) و (b) Ti-6Al-4V/Ta₂C و Ti-6Al-4V

جدول ۲- غلظت یون های آزاد شده از نمونه های شاهد و پوشش دهی شده.

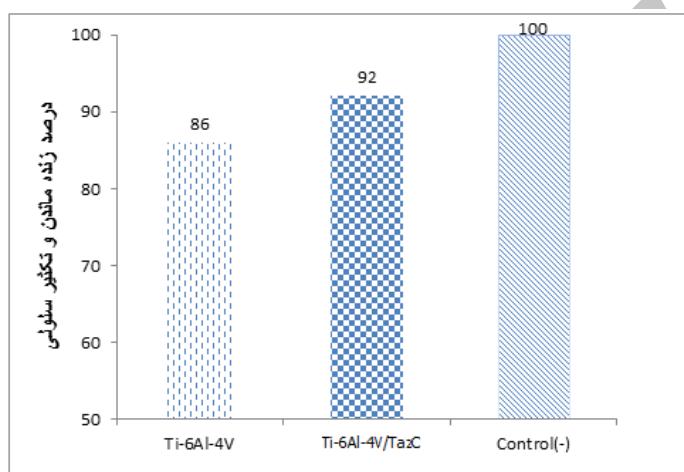
نمونه	Ti (ppm/cm ²)	Al (ppm/cm ²)	V (ppm/cm ²)
Ti-6Al-4V	۰/۰۴	۰/۰۸	۰/۰۸
Ti-6Al-4V/Ta ₂ C	۰/۰۲	۰/۰۳	۰/۰۳

معنای افزایش زیست سازگاری زیرلایه پس از پوشش دهی می باشد. برای تعیین کمی تکثیر سلول های استخوانی بر روی نمونه ها آزمون MTT انجام گرفت. شکل ۶ مقایسه ای از درصد زنده مانی سلول ها را برای نمونه ها بعد از ۳ روز کشت را با تکثیر ۱۰۰٪ نمونه کنترل منفی نشان می دهد. نتایج بدست آمده با استفاده از آزمون MTT حکایت از افزایش رشد و تکثیر سلول ها بر روی سطح نمونه پوشش داده شده با کاربید تانتالوم داشت. درصد زنده ماندن سلول های MG67 بر روی سطح نمونه ها از مقدار ۸۶ درصد در نمونه شاهد به مقدار ۹۲ درصد در نمونه پوشش داده شده با کاربید تانتالوم افزایش یافت (شکل ۶). بنابراین با توجه به نتایج حاصل از این تحقیق می توان پوشش کاربید تانتالوم را به عنوان پوشش مناسبی برای کاشتنی های ارتوپدی به کار برد.

بررسی سمتیت و زیست سازگاری نمونه ها
مشاهدات SEM در شکل ۵، چسبندگی، رشد، پهن شوندگی و مورفولوژی سلول های MG-67 بر روی نمونه ها را بعد از ۳ روز کشت نشان می دهد. تصاویر نشان می دهد که سلول ها به خوبی بر روی سطح هر دو نمونه گسترش یافته اند و سلول ها از طریق ترشحات ریز سلولی مثل فلوبیدیا به یکدیگر و به ماده زمینه چسبیده اند. با این تفاوت که درصد تکثیر و چسبندگی سلول ها بر روی سطح نمونه Ti-6Al-4V/Ta₂C بسیار بیشتر از تکثیر و چسبندگی سلول ها در نمونه شاهد می باشد. از طرفی پهن شدگی سلول ها بر روی سطح نمونه Ti-6Al-4V/Ta₂C ۴V توسط پاهای کاذب به شکل قابل توجهی تمام سطح را پوشانده است، در حالی که بر روی سطح نمونه شاهد قسمت هایی بدون سلول دیده می شود. این نتایج، به



شکل ۵- تصاویر SEM سلول های MG67 رشد یافته روی سطح نمونه های (a) Ti-6Al-4V و (b) Ti-6Al-4V/Ta₂C



شکل ۶- آزمون MTT سلول های MG-67 پس از سه روز کشت بر روی نمونه ها.

روی سطح نمونه پوشش دهی شده بعد از سه روز بطور عالی پهن شده اند. بنابراین، بهبود زیست سازگاری، چسبندگی، رشد و تکثیر سلول های استخوانی بر روی سطح نمونه Ti-6Al-4V/Ta₂C نشان داد این ماده می تواند گزینه مناسبی برای کاربرد در کاشتنی های استخوانی باشد.

تشکر و قدردانی
نویسنگان از جانب دکتر آرمان زارع، هیأت علمی دانشگاه آزاد اسلامی واحد بیزد و سرکار خانم دکتر ایمانی کارشناس آزمایشگاه کشت سلول دانشگاه صنعتی امیرکبیر به لحاظ همکاری و مشاوره در انجام آزمایش ها تشکر می نمایند.

نتیجه گیری

در این تحقیق کاربید تانتالوم به صورت لایه نانومتری بر روی زیر لایه Ti-6Al-4V به وسیله روش رسوب دهی فیزیکی از فاز بخار با پرتو الکترونی پوشش داده شد. پوشش ایجاد شده بدون ترک و تا حدودی پیوسته و یکنواخت بر روی زیر لایه تشکیل گردید. نمونه Ti-Ta₂C 6Al-4V دارای مقاومت به خوردگی و سختی بالاتری نسبت نمونه بدون پوشش دهی بود که بیان گر پایداری شیمیایی نمونه در محیط فیزیولوژیکی بدن و بهبود خواص سطحی آن می باشد. پوشش کاربید تانتالوم، دانسیته جریان خوردگی را کاهش می دهد. همچنین غلظت عناصر آزاد شده در حین آزمون خوردگی برای نمونه های با پوشش بر روی سطح به بیش از نصف کاهش می باید. نتایج آزمون برون تنی نشان داد که سلول ها بر

- on titanium", Powder Metallurgy Progress, vol. 6, pp. 20-25, 2006.
9. L. Zhongwena, G. Leb, T. Guangzea, M. Xinxinc, and S. Mingren, "Phase evolution of tantalum nitride and tantalum carbide films with PBII parameters", Rare Metals, vol. 30, pp. 142-14, 2011.
 10. R. Haubner, "The history of hard CVD coatings for tool applications at the University of Technology Vienna Roland Haubner", International Journal of Refractory Metals and Hard Materials, vol. 41, pp. 22–34, 2013.
 11. J. Singh, and D. E. Wolfe, "Nano and macro-structured component fabrication by electron beam-physical vapor deposition (EB-PVD)", Journal of materials science, vol. 40, pp. 1–26, 2005.
 12. E. Brun, and F. Barreau, "Titanium dioxide nanoparticle impact and translocation through ex vivo, in vivo and in vitro epithelia", Particle and Fibre Toxicology, pp. 1-16, 2014.
 13. P. Tseng, and Y. Wang, "Overcoming Trastuzumab Resistance in HER2-Overexpressing Breast Cancer Cells by Using a Novel Celecoxib-Derived Phosphoinositide-Dependent Kinase-1 Inhibitor", molecular pharmacology, vol. 70, pp. 1534–1541, 2006.
 14. C. A. Johnson, J. A. Ruud, R. Bruce, and D. Wortman, "Relationships between residual stress, microstructure and mechanical properties of electron beam-physical vapor deposition thermal barrier coatings", Surface and Coatings Technology, vol.108–109, pp. 80-85, 1998.
 15. S. L. R. Da Silva, L. O. Kerber, L. Amaral, and C. A. Dos Santos, "X-ray diffraction measurements of plasma-nitrided Ti–6Al–4V", Surface and Coatings Technology, vol. 116–119, pp. 342–346, 1999.
 16. L. Facchini, "Ductility of a Ti-6Al-4V alloy produced by selective laser

References

1. H. Cimenoglu, M. Gunyuz, G. Torun Kose, and M. Baydogan, "Micro-arc oxidation of Ti6Al4V and Ti6Al7Nb alloys for biomedical application", Materials Characterization, vol. 62, pp. 304-311, 2011.
2. M. Geetha, A. K. Singh, R. Asokamani, and A. K.Gogia, "Ti based biomaterials, the ultimate choice for orthopaedic implants – A review", Progress in Materials Science, vol. 54, pp. 397–425, 2009.
3. G. V. S. Nagesvara, M. Hanumantha, and P. K. Sagar, "Electrochemical characterization of biomedical titanium alloy Ti-35Nb-7Zr-5Ta", International Journal of Advanced Engineering Technology, vol. 3, pp. 217-222, 2012.
4. Y. X. Leng, J.Y. Chen, P. Yang, H. Sun, J. Wang, and N. Huang, "The biocompatibility of the tantalum and tantalum oxide films synthesized by pulse metal vacuum arc source deposition", Nuclear Instruments, and Methods in Physics Research, vol. 242, pp. 30-32, 2006.
5. Y. Cheng, W. Cai, and Y. Zheng, "Surface characterization and immersion tests of TiNi alloy coated with Ta", surface and coatings technology, vol. 190, pp. 428-43, 2005.
۶. ع. شبانی، س. ع. جوانمرد، ن. احمدیان. پیش بینی شکست در شکل دهی تانتالوم. مجله نوین، جلد ۴، شماره ۳، بهار ۱۳۹۳
7. N. Benchikh, F. Garrelie, and C. Wolski, "Nanocomposite tantalum–carbon-based films deposited by femtosecond pulsed laser ablation", Thin Solid Films, vol. 494 , pp. 98-104, 2006.
8. A. Latini, S. M. Barinov, D. Ferro, J. V. Rau, and R. Scandurra, "Electron beam deposited tantalum carbide film

- Management Journal, vol. 7, pp. 701-706, 2008.
- melting of prealloyed powders", Rapid Prototyping Journal, pp. 450–459, 2010.
17. J. C. Fernandes, and F. A. C. Oliveira, "Kinetic aspects of reaction between tantalum and carbon material (active carbon or graphite) under solar radiation heating", Solar Energy, vol. 80, pp. 1553–1560, 2006.
18. A. Rubinshtein, and R. Shneck, "Surface treatment of tantalum to improve its corrosion resistance", Materials Science and Engineering, vol. 302, pp. 128–134, 2001.
19. L. Massot, and P. Chamelot, "Preparation of tantalum carbide layers on carbon using the metallidizing process", Journal of Alloys and Compounds, vol. 471, pp. 561–566, 2009.
20. C. L. Yeh, and E.W. Liu, "Combustion synthesis of tantalum carbides TaC and Ta₂C", Journal of Alloys and Compounds, vol. 415, pp. 66–72, 2006.
21. D. Ferro, J. V. Rau, V. Rossi Albertini, A. Generosi, R. Teghil, and S. M. Barinov, "Pulsed laser deposited hard TiC, ZrC, HfC and TaC films on titanium: Hardness and an energy-dispersive X-ray diffraction study", Surface & Coatings Technology, vol. 202, pp. 1455–1461, 2008.
22. Y. H. Chen, T. H. Tsai, and S. C. Yen, "Acetic acid and phosphoric acid adding to improve tantalum chemical mechanical polishing in hydrogen peroxide-based slurry", Microelectronic Engineering, vol. 87, pp. 174–179, 2010.
23. D. Mareci1, D. Sutiman, A. Cailean, and I. Cretescu, "Effect of vanadium replacement by zirconium on the electrochemical behavior of Ti6Al4V alloy in ringer's solution", Environmental Engineering and