

تعیین دمای بهینه عملیات حرارتی جهت دستیابی به پوشش نانوساختار هیدروکسی آپاتیت

رضوان آذری، علیرضا خاوندی*، حمیدرضا رضایی

دانشگاه علم و صنعت، دانشکده مواد و متالورژی

khavandi@iust.ac.ir

چکیده:

پوشش هیدروکسی آپاتیت (HA) با اندازه ذرات نانومتری از طریق افزایش القا و هدایت استخوان‌سازی در اطراف کاشتنی‌های استخوانی، زمان تثبیت آن‌ها را در بافت میزبان کاهش می‌دهد. در این پژوهش با استفاده از روش سل - ژل اقدام به ایجاد پوشش HA بر سطح آلیاژ Ti-6Al-4V گردید. با انجام آزمون‌های FTIR، XRD و STA بر روی پودر حاصل، سیکل عملیات حرارتی مناسب جهت دستیابی به پوشش HA نانوبلوری با خلوص و پایداری بالا تعیین گردید. تصاویر SEM و AFM نشان دادند که پوشش به‌دست آمده دارای مورفولوژی گل‌کلمی با ابعاد نانومتری می‌باشد. آزمون XRF نشان داد، سیکل عملیات حرارتی انتخابی باعث دستیابی به HA با خلوص بالا و نسبت مولی Ca/P نزدیک به مقدار استوکیومتریک ۱/۶۷ گردید.

اطلاعات مقاله:

دریافت: ۸ مهر ۱۳۹۷

پذیرش: ۲۱ آبان ۱۳۹۷

کلید واژه:

پوشش، هیدروکسی آپاتیت (HA)، نانوساختار، سل - ژل، عملیات حرارتی.

۱- مقدمه

هیدروکسی آپاتیت (HA) با فرمول شیمیایی $\text{Ca}_{10}(\text{PO}_4)_6(\text{OH})_2$ ، ماده‌ای کلسیم فسفاتی است که ترکیب شیمیایی و ساختار بلوری آن بیشترین شباهت را به جزء معدنی استخوان و دندان دارد. بر مبنای مطالعاتی گسترده با پیشینه‌ای قابل توجه، به‌دلیل داشتن خواصی نظیر زیست‌فعالی و هدایت استخوانی، HA گزینه بسیار مناسبی برای بازسازی و جایگزینی استخوان در درمان‌های ارتوپدی و دندان‌پزشکی است. به‌منظور برطرف کردن نیازمندی‌های بالینی

مختلف، از HA به شکل‌های مختلفی هم‌چون ذرات (توپر، توخالی و متخلخل)، قطعات یکپارچه و پوشش‌ها استفاده شده‌است. به‌دلیل محدودیت‌های موجود در خواص مکانیکی، امکان استفاده مستقیم از HA در ساخت کاشتنی‌های تحت بارگذاری وجود ندارد. برای حل این مشکل کاشتنی‌های فلزی را با HA پوشش می‌دهند. به این ترتیب زیست‌فعالی HA و خواص مکانیکی خوب زیرلایه فلزی باهم ترکیب می‌شود [۱، ۲]. استفاده از HA سنتزی به‌صورت پوشش در گرو بهینه‌سازی خواص زیستی، ساختاری و مکانیکی آن بر مبنای



دستورالعمل‌ها و استانداردهای تعریف شده می‌باشد. برخی الزامات تعیین شده برای پوشش HA توسط FDA^۱ و ISO^۲ در جدول ۱ آمده است [۳].

جدول ۱- الزامات پوشش HA [۳]

پارامتر	مقدار
ضخامت	غیر مشخص
نسبت Ca/P	۱/۶۷-۱/۷۶
خلوص فازی	حداقل ۹۵٪
بلورینگی	حداقل ۶۲٪
استحکام کششی	$50/8 \text{ MPa} <$
استحکام برشی	$22 \text{ MPa} <$
چگالی	$2/98 \text{ g/cm}^3$
فلزات سنگین	$< 50 \text{ ppm}$

یافت. روش سل-ژل یکی از مناسب‌ترین روش‌ها جهت تولید لایه‌های نازک و پوشش‌ها است. دیگر روش‌های پوشش‌دهی اغلب نیازمند دمای نسبتاً بالایی هستند، که باعث شکل‌گیری پوشش‌هایی ضخیم با یکپارچگی ساختاری کم می‌شوند. دمای پایین سنتز در این روش برای زیرلایه فلزی نیز مزایایی خواهد داشت و از تخریب مکانیکی و تغییر فازی زیرلایه اجتناب خواهد شد. در مقایسه با دیگر فرآیندهای مرسوم پوشش‌دهی هم‌چون تبخیر یا پاشش، روش سل-ژل نیازمند تجهیزاتی به مراتب کمتر بوده و اساساً کم هزینه‌تر می‌باشد. با این وجود، مهم‌ترین مزیت روش سل-ژل در مقایسه با سایر روش‌های پوشش‌دهی قابلیت این روش در کنترل دقیق ریزساختار لایه نازک رسوب داده شده است [۴، ۹].

برخلاف سایر روش‌های رسوب‌دهی که عموماً پوشش‌هایی با مشخصه‌های میکرومتری تولید می‌نمایند، با روش سل-ژل می‌توان به پوشش‌هایی با مشخصه‌های نانومتری دست یافت. گروه‌های تحقیقاتی متعدد ثابت نموده‌اند در کاربردهای زیستی ویژگی‌های سطحی نانومتری مطلوب‌تر هستند. برهم‌کنش‌های نانوبعدی برای سلول‌ها در سازمان‌دهی ماتریس خارج سلولی، تشخیص مولکول‌های زیستی و غیره از اهمیت فراوانی برخوردار است. بنابراین مهندسی سطوح با ویژگی‌های نانوبعدی راه‌کاری مؤثر در جهت افزایش القا و هدایت استخوان‌سازی و در نتیجه تسریع تثبیت بیولوژیکی کاشتنی پوشش داده شده با HA می‌باشد [۱۰، ۱۱].

هدف از انجام این پروژه تعیین سیکل عملیات حرارتی مناسب، و دستیابی به پوشش HA با خواص ساختاری بهینه می‌باشد. از آزمون‌های XRD، FTIR و STA جهت تعیین سیکل

سیکل عملیات حرارتی انتخابی برای پوشش، ایزاری قدرتمند جهت بهینه‌سازی خواص مختلف پوشش محسوب می‌گردد. زیرا مستقیماً بر ریزساختار و ترکیب فازی پوشش اثر می‌گذارد، که این موارد به نوبه خود اثرگذاری مستقیم بر عملکرد پوشش تحت شرایط فیزیولوژیک خواهند داشت [۴]. گیو^۳ [۵]، تیکالچک^۴ [۶]، ویجایالاکشمی^۵ [۷] و پوینرن^۶ [۸] از جمله محققانی هستند که اثرگذاری مستقیم دمای کلسیناسیون را بر درصد بلورینگی، خلوص فازی، اندازه و شکل ذرات HA نشان داده‌اند.

فرآیند تولید پوشش به‌نحو چشمگیری بر خواص پوشش اثرگذار است. زیرا ریزساختار در خواص ماده انعکاس خواهد

¹ Food and drug administration

² International standard organization

³ Guo

⁴ Tkalec

⁵ Vijayalakshmi

⁶ Poinern



عملیات حرارتی مناسب استفاده گردید. به منظور اطمینان از دستیابی به اهداف پروژه، تصاویر SEM و AFM و آزمون XRF از پوشش HA عملیات حرارتی شده در سیکل انتخابی تهیه گردید. زیرلایه $\text{TiO}_2/\text{Ti-6Al-4V}$ بود که پوشش HA به روش سل - ژل چرخشی بر روی سطح آن نشاند شد.

۲- فعالیت های تجربی

جهت تهیه سل HA، کلسیم نیترات تتراهیدرات با فرمول $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ و دی آمونیوم هیدروژن فسفات با فرمول $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$ به عنوان پیش ماده های کلسیمی و فسفاتی از شرکت مرک^۱ تهیه شد. به ترتیب، با حل کردن ۰/۱۵۲ و ۰/۰۹۱ مول از هر یک از نمک های نیتراتی و فسفاتی در ۵۰ ml آب دو بار تقطیر، محلول های نیتراتی و فسفاتی در ظروف مجزا تهیه شدند. مقدار مولی هریک از اجزا به نحوی انتخاب شد که نسبت $\text{Ca/P} = ۱/۶۷$ حفظ گردد. سپس طی عملیات تیتراسیون با سرعت بسیار کم، محلول نیتراتی به محلول فسفاتی در حال هم خوردن بر روی همزن مغناطیسی افزوده شد. در طول عملیات دمای همزن بر روی 40°C ثابت نگه داشته شد. ضمن این که pH محلول توسط آمونیاک دائماً بالای ۹ نگه داشته شد. استفاده از آمونیاک با هدف پیشبرد سریع تر فرآیند پلیمریزاسیون و کوتاه نمودن زمان پیرسازی سل صورت گرفت. از طرفی در مقالات گزارش شده [۱۲، ۱۳] که حضور عوامل اکسیدکننده ای نظیر آنیون های نیتراتی در ترکیب سل به تسهیل تجزیه مواد آلی کمک خواهد کرد. در نتیجه می توان پوشش را در دماهای پائین تر عملیات حرارتی نمود. در انتهای فرآیند تیتراسیون ۰/۶ ml آمونیوم پلی آکریلات

به عنوان عامل پراکنده ساز به محلول اضافه شد. در ادامه محلول به مدت ۱ ساعت در همان دما هم زده شد. سپس به مدت ۲۴ ساعت در حالت ایستا و در دمای محیط پیرسازی شد. مقداری از سل جهت پوشش دهی کنار گذاشته شد و مابقی برای تهیه پودر HA از کاغذ صافی عبور داده شد. مقداری از پودر به سه قسمت تقسیم شده و در دماهای ۲۰۰، ۴۰۰ و 600°C در کوره الکتریکی و تحت اتمسفر هوا حرارت داده شد. آزمون های طیف سنجی مادون قرمز تبدیل فوریه (FTIR, SHIMADZU, 8400S, Japan) در محدوده عدد موج $4000 - 400 \text{ cm}^{-1}$ و پراش اشعه ایکس (XRD, BOUREVESTNIK, DRON-8, Russia) بر روی هریک از نمونه های پودری صورت گرفت. اشعه ایکس توسط لامپ $\text{Cu-K}\alpha$ با طول موج $1.5406 \text{ \AA}$ تولید شد. اندازه بلورک ها از طریق رابطه شرر^۲ محاسبه گردید:

$$L_c = k\lambda / \beta \cos \theta \quad (۱)$$

در این رابطه K ، ضریب شکل می باشد و مقدار آن ۰/۹ است. λ ، طول موج پرتو X بر حسب نانومتر است. β ، پهنای کامل در نیمه ارتفاع پیک تیز (FWHM)^۳ بر حسب رادیان و θ زاویه تفرق است.

آنالیز حرارتی همزمان (STA, Bahr, STA 504, USA) به منظور بررسی رفتار حرارتی و پایداری دمایی پودر HA بر روی پودر به دست آمده از سل HA صورت گرفت. این آزمون در بازه دمایی $25 - 1200^\circ\text{C}$ با نرخ 10°C/min و در اتمسفر هوا انجام شد. با توجه به نتایج آزمون های XRD، FTIR و STA و با در

^۲ Scherrer equation

^۳ Full Width at Half Maximum

^۱ Merck



نظر گرفتن سایر الزامات مربوط به زیرلایه و پوشش، سیکل عملیات حرارتی بهینه برای پوشش HA تعیین شد.

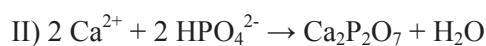
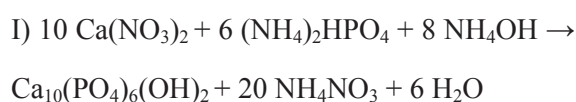
زیرلایه ها ورق هایی با ابعاد $10 \times 10 \times 1$ mm از جنس آلیاژ Ti-6Al-4V (TIMET, USA) بودند که از قبل لایه ای از TiO_2 بر سطح آن شکل گرفته بود. زیرلایه ها با استفاده از دستگاه پوشش دهی چرخشی (I.R.Iran, VMC409, Nano Tajhiz Pasargad, با سرعت چرخش ۲۰۰۰ rpm و زمان پوشش دهی ۳۰ ثانیه با سل HA پوشش داده شدند. مورفولوژی و ریزساختار سطح پوشش پس از عملیات حرارتی در سیکل انتخابی بهینه، به وسیله تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM-EDS, TESCAN,) (Czech Republic مورد بررسی قرار گرفت. توپوگرافی و زبری سطح پوشش به وسیله تصاویر میکروسکوپ نیروی اتمی (AFM, Bruker Hysitron Tribo Scope, USA) مورد بررسی قرار گرفت.

بخشی از پودر HA عملیات حرارتی شده در سیکل بهینه انتخابی، تحت آزمون طیفسنجی فلورسانس پرتو ایکس (XRF, Netherlands Philips) قرار گرفت، آنالیز عنصری آن به صورت کمی بررسی گردید و نسبت مولی Ca/P آن به طور دقیق محاسبه شده و با مقدار استوکیومتری ۱/۶۷ مقایسه گردید.

۳- نتایج و بحث

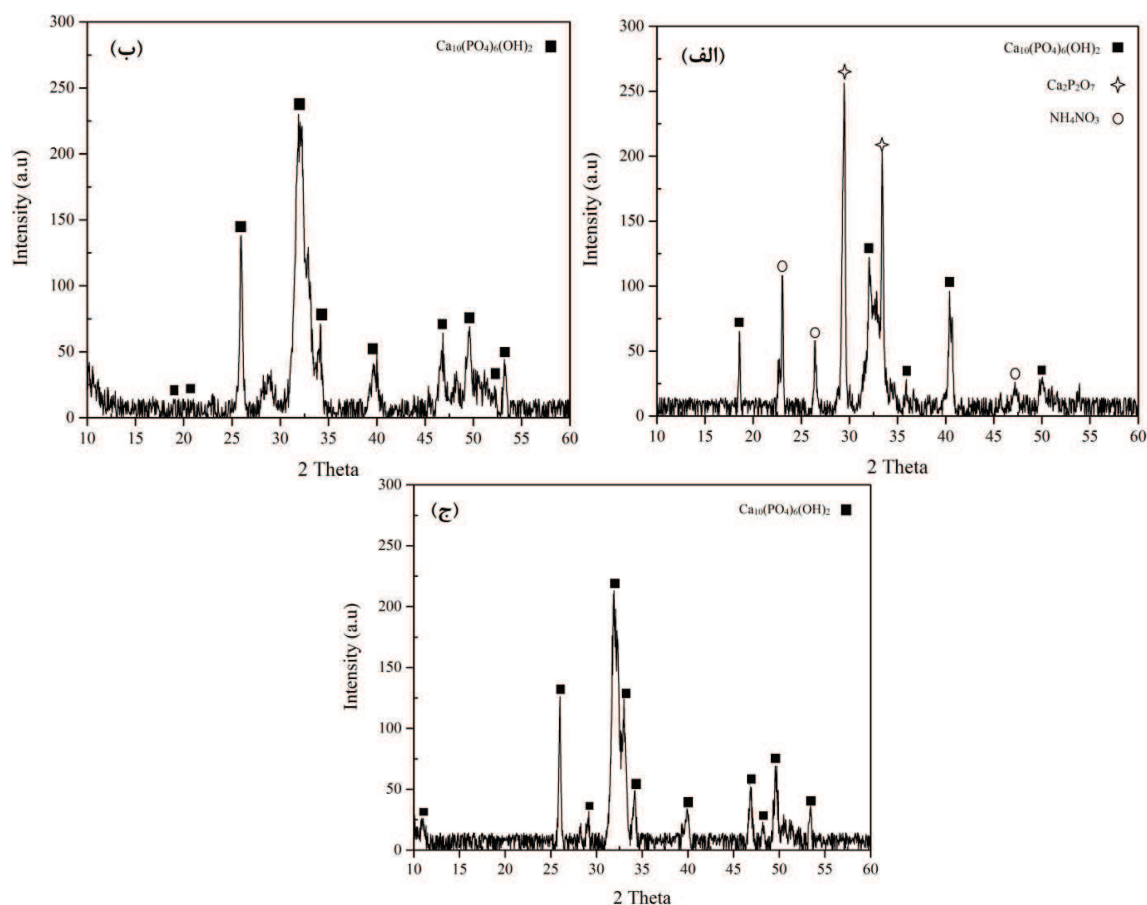
الگوی XRD پودرهای سل HA که در دماهای ۲۰۰، ۴۰۰ و 600°C به مدت ۱۵ دقیقه در اتمسفر هوا عملیات حرارتی شده اند، در شکل ۱ مشاهده می گردد. در دمای 200°C پیک های شناسایی شده کاملاً منطبق بر فاز HA نبوده و پیک های مربوط به آمونیوم نیترات (NH_4NO_3) و کلسیم

دی فسفات ($Ca_2P_2O_7$) نیز شناسایی شده اند. آمونیوم نیترات محصول جانبی برهم کنش مواد اولیه سازنده سل می باشد، که در دماهای بالاتر امکان تجزیه و خروج آن از پوشش فراهم می شود. کلسیم دی فسفات که بر اثر واکنش تراکم یون فسفات در حضور یون کلسیم ایجاد می شود، در دماهای بالاتر قابلیت تبلور و تبدیل شدن به HA را پیدا می کند. بنابراین HA در این دما دارای خلوص کافی نمی باشد. واکنش آن ها در زیر آمده است:



در دماهای 400°C و 600°C تمامی پیک های شناسایی شده منطبق بر فاز HA هستند. در این دماها پیک های منطبق بر زوایای $25/9^\circ$ ، 32° و 34° که پیک های شاخصی در شناسایی HA محسوب می شوند، با شدت بالایی شناسایی شده اند.

شناسایی پیک ها با به کارگیری اطلاعات کارت استاندارد شماره ۱۲۳۴-۹۰۰-۹۶ و استفاده از نرم افزار Xpert HighScore Plus Ver.3 صورت پذیرفت. اندازه بلورک ها در دماهای مختلف با به کارگیری اطلاعات پیک های شناسایی شده فاز HA در رابطه شرر محاسبه شده و در جدول ۲ ارائه گردیده است. با مقایسه اندازه بلورک ها در دماهای مختلف مشاهده می گردد، رویه کلی به این صورت است که با افزایش دما اندازه بلورک ها افزایش می یابد. افزایش دما با تسریع واکنش های نفوذی موجب افزایش اندازه بلورک ها می شود. با این حال اندازه بلورک ها در تمامی دماها در مقیاس نانو قرار دارد.



شکل ۱- الگوهای XRD پودر سل HA عملیات حرارتی شده در (الف) ۲۰۰ °C (ب) ۴۰۰ °C و (ج) ۶۰۰ °C

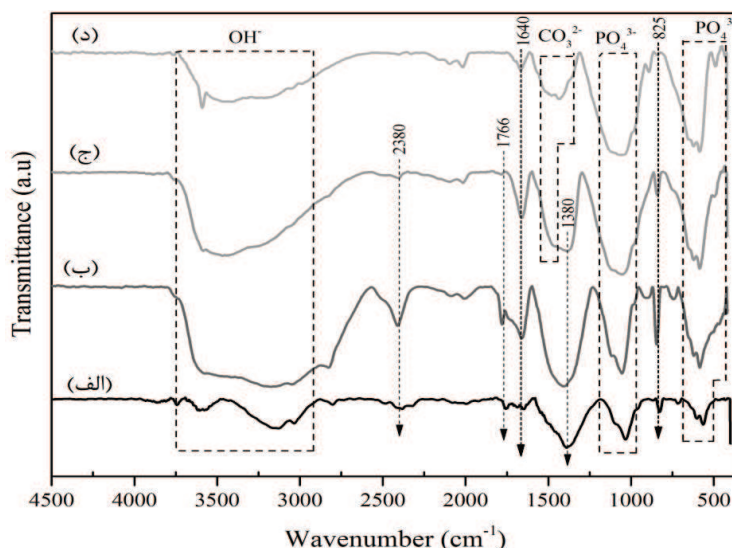
جدول ۲- مقادیر پارامتر FWHM و اندازه بلورکها محاسبه شده برای پیک‌های شناسایی شده HA در دماهای ۲۰۰، ۴۰۰ و ۶۰۰ °C

600 °C		400 °C		200 °C		2θ(deg)	(hkl)
Crystallite size (nm)	FWHM (deg)	Crystallite size (nm)	FWHM (deg)	Crystallite size (nm)	FWHM (deg)		
19.23	0.4723	-	-	-	-	10.8	(010)
-	-	48.85	0.1968	40.68	0.2322	18.8	(110)
-	-	15.57	0.5904	-	-	22.8	(111)
49.38	0.1968	31.89	0.2952	-	-	25.9	(002)
30	0.3149	-	-	-	-	29	(120)
30.20	0.3149	11.87	0.7872	27.21	0.3483	32.2	(112)
24.04	0.3936	-	-	-	-	33	(030)
30.37	0.3149	32.49	0.2952	-	-	34	(202)
-	-	-	-	27.48	0.3483	35.5	(031)
24.52	0.3936	9.7	0.9840	-	-	39.8	(310)
-	-	-	-	20.75	0.4644	40.5	(221)
20.85	0.4723	12.43	0.7872	-	-	46.7	(222)
31.82	0.3149	-	-	-	-	48.2	(312)
25.40	0.3936	25.40	0.3936	21.48	0.4644	49.5	(123)
69.78	0.1574	25.8	0.3936	-	-	53.3	(004)
-	-	34.90	0.2952	-	-	54.4	(104)



می‌شوند. با افزایش دما شدت عبور و پهنای آن‌ها بیشتر می‌شود. این نتیجه به معنای حضور HA در محصول اولیه و افزایش درصد HA با افزایش دمای عملیات حرارتی می‌باشد. با شروع حرارت‌دهی و از دمای 200°C به بعد پیک‌های متناظر با حالت کششی متقارن یون PO_4^{3-} در محدوده $440\text{--}475\text{ cm}^{-1}$ نیز به پیک‌های مشخصه یون PO_4^{3-} افزوده شده و با افزایش دما شدت آن‌ها افزایش می‌یابد [۵، ۱۴].

طیف‌های FTIR پودر سل HA قبل و بعد از عملیات حرارتی در دماهای 200°C ، 400°C و 600°C در شکل ۲ آورده شده است. به‌طور کلی تشخیص شکل‌گیری HA از روی طیف FTIR با مشاهده پیک‌های جذب یون فسفات (PO_4^{3-}) و هیدروکسید (OH^-) امکان‌پذیر است [۵]. پیک‌های مربوط به حالت‌های کششی و خمشی نامتقارن یون PO_4^{3-} در تمام طیف‌ها و به‌ترتیب در محدوده عدد موج‌های $976\text{--}1190\text{ cm}^{-1}$ و $520\text{--}660\text{ cm}^{-1}$ دیده



شکل ۲- طیف‌های FTIR پودر سل HA

(الف) قبل و بعد از عملیات حرارتی در دماهای 200°C (ب) 400°C (ج) و 600°C (د)

عملیات حرارتی این رطوبت به تدریج حذف شده و از سوی دیگر با تکمیل شدن واکنش‌ها مجدداً رطوبتی وارد سیستم نمی‌شود [۴-۶، ۸، ۱۵، ۱۶].

پیک‌های مربوط به یون NO_3^- در عدد موج‌های 2380 cm^{-1} ، 1766 cm^{-1} ، 1380 cm^{-1} و 825 cm^{-1} ظاهر شده‌اند. این پیک‌ها ناشی از کامل نشدن واکنش بین پیش‌سازهای کلسیم و فسفات می‌باشند [۱۴]. شدت این پیک‌ها با آغاز حرارت‌دهی و تسریع واکنش‌ها افزایش داشته

پیک‌های پهن محدوده $2850\text{--}3750\text{ cm}^{-1}$ و پیک مشاهده‌شده در حوالی 1640 cm^{-1} مربوط به رطوبت جذب شده هستند. شدت این پیک‌ها با آغاز حرارت‌دهی افزایش و در ادامه با افزایش دما کاهش می‌یابد. افزایش اولیه را می‌توان به تکمیل شدن واکنش‌ها بر اثر حرارت‌دهی و تولید رطوبت (رجوع کنید به واکنش‌های I و II) نسبت داد. HA این خاصیت را دارد که رطوبت را جذب نموده و در حفرات خود به دام می‌اندازد. در حالی که در ادامه و با افزایش دمای



ولی با افزایش بیشتر دما افت پیدا می کنند و در دمای 600°C تقریباً ناپدید می شوند.

پیک های مربوط به یون CO_3^{2-} از دمای 400°C در محدوده $1400-1470\text{ cm}^{-1}$ ظاهر می شوند. الحاق یون کربنات به ساختار HA پدیده ای متداول حین شکل گیری آپاتیت بیولوژیکی در بدن انسان است. در HA سنتزی این جانشینی از طریق انحلال و برهم کنش CO_2 اتمسفر با HA رخ می دهد. آپاتیت کربناته قادر است با اکسیدهای سطحی زیرلایه پیوند برقرار نموده و به بهبود استحکام چسبندگی پوشش به زیرلایه کمک نماید. از نقطه نظر بیولوژیکی حضور مقدار کمی کربنات در ساختار HA به دلیل ایجاد تشابه با ماده معدنی استخوان طبیعی به عنوان یک مزیت محسوب می شود [۱۴، ۱۶].

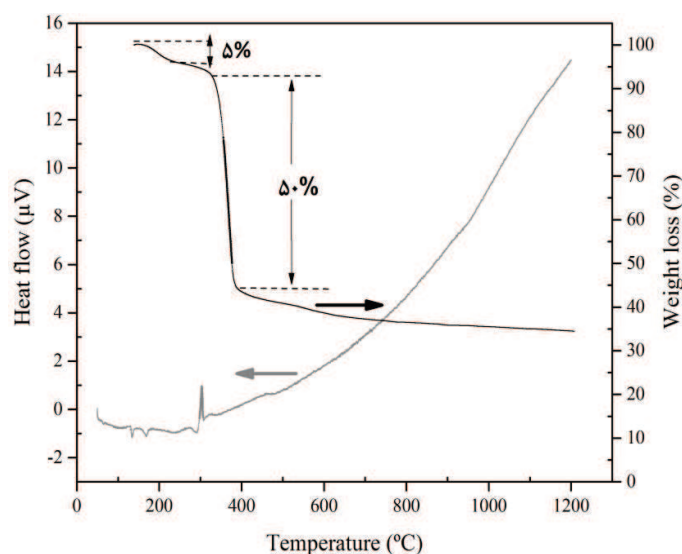
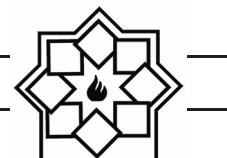
نتیجه آنالیز حرارتی همزمان پودر سل HA در قالب منحنی های DTA/TGA در شکل ۳ آورده شده است. با آغاز حرارت دهی آب جذب شده و در ادامه آب موجود در ساختار شبکه تجزیه می شود. پیک های گرماگیر منحنی DTA در حوالی 135°C و 170°C در ارتباط با این وقایع است. که مطابق با کاهش وزن ۵٪ در منحنی TGA می باشد. احتراق اجزای آلی و نیتراتی با ظهور پیکی نسبتاً تیز در حوالی 300°C قابل تشخیص است. این پیک معادل افت وزن ۵۰٪ در محصول نهایی می باشد. با افزایش بیشتر دما شاهد پیک دیگری نیستیم، که نشان دهنده پایداری حرارتی بالای HA می باشد. بزی^۱ و همکارانش [۱۷] که از روشی مشابه جهت سنتز HA استفاده کرده بودند، پایداری و عدم تجزیه HA را تا دمای 1250°C گزارش کردند.

^۱ Bezzi

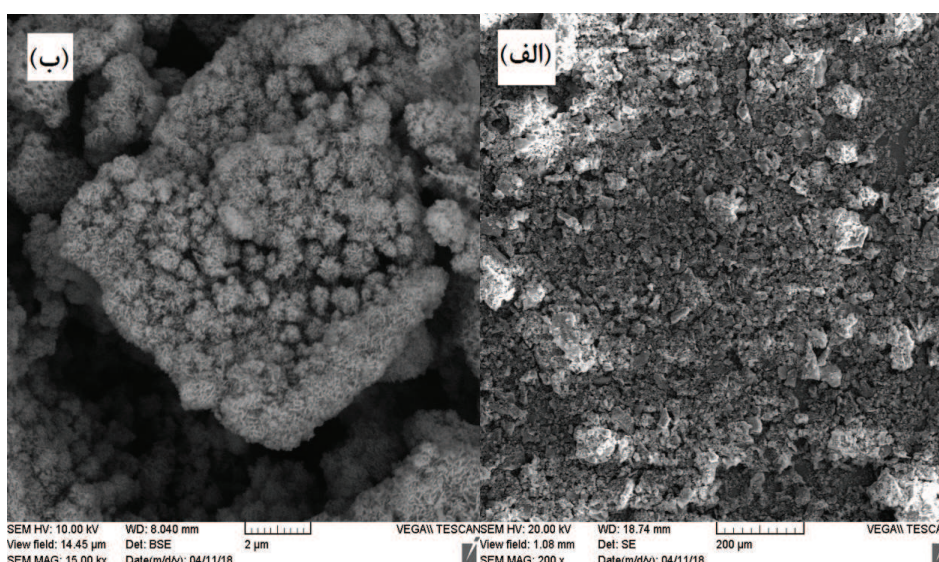
اختلافی که در توالی دمایی وقایع در مقایسه با نتایج XRD و FTIR وجود دارد، به دلیل نرخ حرارت دهی متفاوتی است که نمونه در آنالیز حرارتی در مقایسه با نمونه های عملیات حرارتی شده در کوره تجربه کرده است. نرخ افزایش دمای نسبتاً زیاد ($10^{\circ}\text{C}/\text{min}$) در آنالیز حرارتی باعث وقوع استحاله های مربوطه در دماهای پایین تر شده است.

دمای عملیات حرارتی پوشش HA باید در حداقل مقدار خود انتخاب گردد تا کیفیت کافی برای لایه HA از نظر بلورینگی، یکپارچگی و چسبندگی به زیرلایه فراهم شود. با توجه به نتایج به دست آمده از آزمون های FTIR، XRD و STA و با هدف دستیابی به ۱۰۰٪ فاز HA پایدار و در عین حال جلوگیری از رشد بلورکها و لایه اکسیدی TiO_2 و جلوگیری از شکل گیری فازهای ثانویه ای چون پروسکایت (CaTiO_3) در حد واسط پوشش HA و لایه TiO_2 ، عملیات حرارتی پوشش HA در دمای 450°C به مدت ۱۵ دقیقه و در اتمسفر هوا صورت پذیرفت.

تصاویر SEM از ریزساختار سطح پوشش HA عملیات حرارتی شده در سیکل انتخابی، در شکل ۴ دیده می شود. تصویر SEM از ریزساختار پوشش HA در بزرگنمایی کم بیان گر ساختاری نسبتاً چگال و مورفولوژی زبر برای پوشش HA می باشد. بزرگنمایی های بالاتر از ریزساختار پوشش نشان می دهد، HA دارای مورفولوژی گل کلمی است. ضخامت ورقه های آن دارای ابعاد نانومتری با میانگین اندازه 45 nm می باشد. این مورفولوژی سطح مؤثر بالایی برای پوشش HA ایجاد می نماید. به طور کلی HA با مشخصات نانومتری زیست فعالی بهتری دارد که موجب افزایش راندمان بیولوژیکی پوشش حاصل از آن می شود [۱۸].



شکل ۳- منحنی STA (DTA/TGA) پودر به دست آمده از سل HA

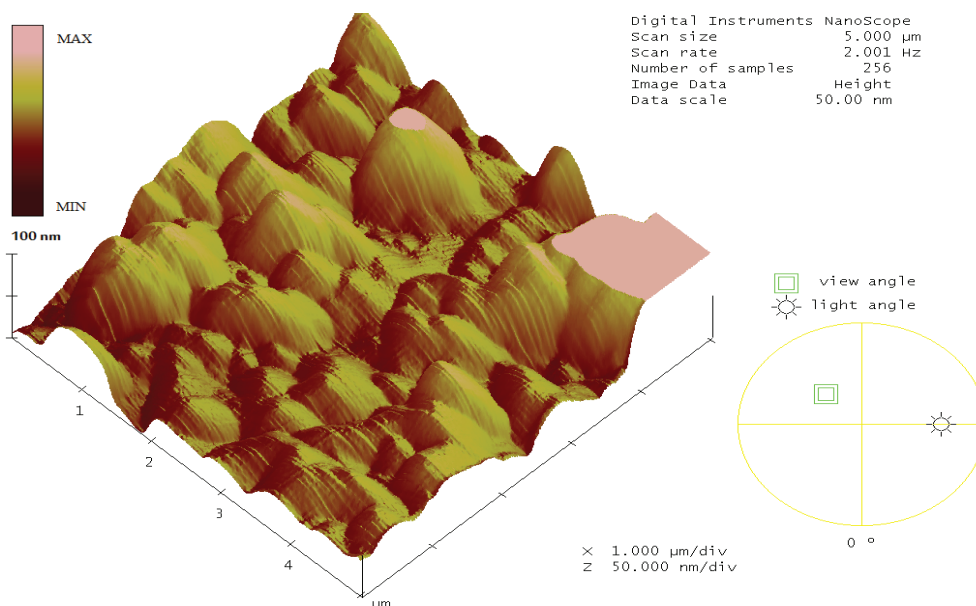


شکل ۴- تصاویر SEM از (الف) ریز ساختار سطح و (ب) مورفولوژی پوشش HA

زیر چسبندگی، تکثیر و تمایز سلولی بیشتری را در مقایسه با سطوح ماشین کاری شده یا صاف از خود نشان می‌دهند. مطالعات درون تنی^۱ نیز افزایش تماس استخوان با کاشتنی و حجم استخوان بیشتر را در اطراف کاشتنی با سطح زیر در مقایسه با سطوح صاف یا ماشین کاری شده نشان داده‌اند [۱، ۱۹].

^۱ In vivo

تصویر AFM ریز ساختار سطح پوشش HA در شکل ۵ آورده شده است. زبری بالای سطح پوشش به خوبی در تصویر مشخص است. افزایش زبری سطح باعث افزایش چگالی بار الکترواستاتیک موضعی، انرژی چسبندگی و ایجاد خاصیت فوق آب دوستی می‌گردد. تعداد قابل ملاحظه‌ای از مطالعات برون تنی که در آن‌ها از کشت سلولی استفاده شده، نشان داده‌اند که سطوح



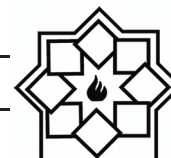
شکل ۵- تصویر AFM از ریزساختار سطح پوشش HA

جزئی شناسایی شده‌اند. شناسایی نشدن عناصر متفرقه دیگر نشان از خلوص بالای HA تولید شده دارد. غلظت کلسیم و فسفر به صورت اکسیدی به ترتیب $56/176 \text{ wt\%}$ و $43/605 \text{ wt\%}$ می‌باشد. هابرکو^۱ و همکارانش [۲۰] مقادیر ترکیبات اکسید کلسیم و فسفر را برای HA طبیعی استخراج شده از استخوان گوساله به ترتیب $52/25 \text{ wt\%}$ و $38/37 \text{ wt\%}$ گزارش کردند. همان‌طور که ملاحظه می‌شود، مقادیر به دست آمده در توافق مناسبی با مقادیر ذکر شده برای HA طبیعی می‌باشد. اختلاف موجود به دلیل حضور عناصر دیگر از جمله سدیم، منیزیم، استرانسیم و غیره به مقدار بیشتر در HA طبیعی می‌باشد [۱۸].

همچنین نسبت مولی Ca/P با توجه به نتایج به دست آمده $1/51$ محاسبه شد، که نزدیک به مقدار استوکیومتریک این نسبت در HA یعنی $1/67$ می‌باشد.

¹ Haberko

زبری پوشش از فاکتورهای مهمی است که بر بازه زمانی و استحکام تثبیت کاشتنی پوشش داده شده اثر می‌گذارد. زبری میانگین (R_a) به عنوان پارامتری جهت سنجش زبری سطح به کار می‌رود. مقدار R_a برای پوشش HA به میزان $16/52$ نانومتر محاسبه شد. گروه‌های تحقیقاتی متعدد ثابت کرده‌اند ویژگی‌های سطحی نانومتری بسیار مطلوب هستند [۴، ۱۰]. زیرا اثر مثبتی بر پاسخ سلول‌های استخوانی دارند. برهم‌کنش‌های نانوبعدی در تشخیص مولکول‌های زیستی، سازمان‌دهی ماتریس خارج سلولی، ساختار سلسله مراتبی بافت‌ها و غیره برای سلول‌ها اهمیت فراوانی دارد. در نتیجه مهندسی سطوح با ویژگی‌های نانوبعدی به افزایش القا و هدایت استخوان‌سازی و یکپارچگی با استخوان کمک می‌کند. نتیجه XRF پودر سل HA که تحت سیکل عملیات حرارتی انتخابی قرار گرفت در جدول ۳ آورده شده است. همان‌طور که ملاحظه می‌شود، کلسیم و فسفر عناصر اصلی شناسایی شده هستند. گوگرد و منیزیم نیز به عنوان عناصر



عملیات حرارتی پوشش HA در دمای °C ۴۵۰ به مدت ۱۵ دقیقه در اتمسفر هوا، سیکلی مناسب جهت دستیابی به پوششی با مشخصه‌های نانوبعدی و در نتیجه عملکرد زیستی بهتر می‌باشد.

مراجع

- [1] S. Zhang, "Biological and Biomedical Coatings Handbook: Applications", CRC Press, 2016
- [2] E. Mohseni, E. Zalnezhad, and A.R. Bushroa, "Comparative investigation on the adhesion of hydroxyapatite coating on Ti-6Al-4V implant: A review paper", International Journal of Adhesion and Adhesives, vol. 48, pp. 238-257, 2014
- [3] W. S. W. Harun, R. I. M. Asri, J. Alias, F.H. Zulkifli, K. Kadirgama, S.A.C. Ghani, and J.H.M. Shariffuddin, "A comprehensive review of hydroxyapatite-based coatings adhesion on metallic biomaterials", Ceramics International, 2017
- [4] C. C. Berndt, Md. F. Hasan, U. Tietz, and K.-P. Schmitz, "A review of hydroxyapatite coatings manufactured by thermal spray", in Advances in calcium phosphate biomaterials, Springer, pp. 267-329, 2014
- [5] X. Guo, H. Yan, S. Zhao, L. Zhang, Y. Li, and X. Liang, "Effect of calcining temperature on particle size of hydroxyapatite synthesized by solid-state reaction at room temperature", Advanced Powder Technology, vol. 24, pp. 1034-1038, 2013
- [6] E. Tkalec, M. Sauer, R. Nonninger, and H. Schmidt, "Sol-gel-derived hydroxyapatite powders and coatings", Journal of materials science, vol 36, pp. 5253-5263, 2001
- [7] U. Anjaneyulu, D.K. Pattanayak, and U. Vijayalakshmi, "The facile and phase pure evaluations of nano Hydroxyapite powder by sol-gel method", Int. J.

جدول ۳- آنالیز XRF پودر سنتز شده HA

ترکیب	درصد وزنی
CaO	۵۶/۱۷۶
P ₂ O ₅	۴۳/۶۰۵
SO ₃	۰/۲۲
MgO	<<

۴- نتیجه‌گیری

نتایج آزمون‌های XRD و FTIR پودر سنتز شده HA بیان‌گر شکل‌گیری فاز HA کربناته با عملیات حرارتی پودر در دماهای بالای °C ۴۰۰ می‌باشد. بلورک‌های HA دارای ابعاد نانوسایز هستند و با افزایش دما رشد می‌کنند. آزمون STA نشان‌داد، HA سنتز شده پایداری حرارتی خوبی دارد و تا دمای °C ۱۲۰۰ استحاله فازی برای آن مشاهده نمی‌گردد. با توجه به نتایج آنالیزهای فازی، عنصری و حرارتی و در نظر گرفتن سایر وقایع و احتمالات ذکر شده، عملیات حرارتی در دمای °C ۴۵۰ به مدت ۱۵ دقیقه و در اتمسفر هوا برای پوشش HA انتخاب گردید. آنالیزهای صورت گرفته بر روی پوشش HA نشان داد، سیکل عملیات حرارتی انتخاب شده باعث دستیابی به پوشش HA با خلوص بالا و مورفولوژی گل کلمی با مشخصات ساختاری نانومتری می‌گردد. تصاویر میکروسکوپی SEM نشان‌دهنده شکل‌گیری ساختاری چگال و مورفولوژی زیر برای پوشش HA بود. آزمون XRF نشان داد، عملیات حرارتی HA در سیکل انتخابی باعث تولید HA با خلوص بسیار بالا و نسبت کلسیم به فسفات ۱/۵۱ می‌گردد. همچنین مقادیر ترکیبات اکسید کلسیم و فسفر اندازه‌گیری شده بسیار نزدیک به مقادیر اندازه‌گیری شده در HA طبیعی می‌باشد. در نتیجه



- [15] C. F. Marques, S. Olhero, J.C.C. Abrantes, A. Marote, S. Ferreira, S.I. Vieira, and J.M.F. Ferreira, "Biocompatibility and antimicrobial activity of biphasic calcium phosphate powders doped with metal ions for regenerative medicine", *Ceramics International*, vol. 43 pp. 15719-15728, 2017
- [16] K. Kandori, A. Yasukawa, and T. Ishikawa, "Preparation and characterization of spherical calcium hydroxyapatite", *Chemistry of materials*, vol. 7, pp. 26-3, 1995
- [17] G. Bezzi, G. Celotti, E. Landi, T.M.G. La Torretta, I. Sopyan, and A. Tampieri, "A novel sol-gel technique for hydroxyapatite preparation", *Materials Chemistry and Physics*, vol 78, pp. 816-824. 2003
- [18] S. S. Rahavi, O. Ghaderi, A. Monshi, and M.H. Fathi, "A comparative study on physicochemical properties of hydroxyapatite powders derived from natural and synthetic sources", *Russian Journal of Non-Ferrous Metals*, vol. 58, pp. 276-286. 2017
- [19] M. Kulkarni, A. Mazare, P. Schmuki, and A. Iglič, "Biomaterial surface modification of titanium and titanium alloys for medical applications", in *Nanomedicine*, A. Seifalian, A.d. Mel, and D.M. Kalaskar, Editors, One Central Press: United Kingdom. 2014
- [20] K. Haberkro, M. M. Bučko, J. Brzezińska-Miecznik, M. Haberkro, W. Mozgawa, T. Panz, A. Pyda, and J. Zarębski, "Natural hydroxyapatite—its behaviour during heat treatment", *Journal of the European Ceramic Society*, vol. 26, pp. 537-542, 2006
- [8] G. J. E. Poinern, R. Brundavanam, X. Thi Le, S. Djordjevic, M. Prokic, and D. Fawcett, "Thermal and ultrasonic influence in the formation of nanometer scale hydroxyapatite bio-ceramic", *International journal of nanomedicine*, vol. 6, pp. 2083-2095, 2011
- [9] G. J. Owens, R. K. Singh, F. Foroutan, M. Alqaysi, C.-M. Han, C. Mahapatra, H.-W. Kim, and J.C. Knowles, "Sol-gel based materials for biomedical applications", *Progress in Materials Science*, vol. 77, pp. 1-79, 2016
- [10] R. Drevet, N. Ben Jaber, J. Fauré, A. Tara, A. Ben Cheikh Larbi, and H. Benhayoune, "Electrophoretic deposition (EPD) of nano-hydroxyapatite coatings with improved mechanical properties on prosthetic Ti6Al4V substrates", *Surface and Coatings Technology*, vol. 301, pp. 94-99, 2016
- [11] T. Goto, T. Narushima, and K. Ueda, "Biological and biomedical coatings handbook-processing and characterization". Boca Raton: CRC, 2011
- [12] M.-F. Hsieh, L.-H. Perng, and T.-S. Chin, "Hydroxyapatite coating on Ti6Al4V alloy using a sol-gel derived precursor", *Materials chemistry and physics*, vol. 74, pp. 245-250, 2002
- [13] H. W. Kim, H. E. Kim, and J.C. Knowles, "Improvement of hydroxyapatite sol-gel coating on titanium with ammonium hydroxide addition", *Journal of the American Ceramic Society*, vol. 88, pp. 154-15, 2005
- [14] A. A. El Hadad, E. Peón, F.R. García-Galván, V. Barranco, J. Parra, A. Jiménez-Morales, and J.C. Galván, "Biocompatibility and Corrosion Protection Behaviour of Hydroxyapatite Sol-Gel-Derived Coatings on Ti6Al4V Alloy", *Materials*, vol. 10. pp. 1-25, 2017