Biocompatibility Investigation of Polyacrylonitrile/Fe (III) Metal-Organic Framework Fibrous Scaffolds Treated with Oxygen Plasma

Mohammad Reza Ramezani¹, Zeinab Ansari-Asl^{2*}, Elham Hoveizi³

 M. A., Department of Chemistry, Faculty of Science, Shahid Chamran University of Ahvaz, Ahvaz, Iran
 Assistant Professor, Department of Chemistry, Faculty of Science, Shahid Chamran University of Ahvaz, Ahvaz, Iran
 Assistant Professor, Department of Biology, Faculty of Science, Shahid Chamran University of Ahvaz, Ahvaz, Iran (Received: Dec. 28, 2018 – Accepted: Jan. 12, 2020)

Abstract

Preparation of scaffolds with special characters for growing of different cells is considered as an important goal of tissue engineering. In this study, polyacrylonitrile (PAN) and its composites with different percentages of Fe (III) metal-organic frameworks (PAN/x%Fe-MOF) were treated with oxygen plasma. The surface chemistry of these compounds was studied using FT-IR spectroscopy. The morphology stability of the nanofibers after cell-scaffold adhesion was investigated by scanning electron microscopy (SEM). Metabolic activity and survival of endothelial cells cultured on scaffolds were evaluated by MTT method. In conclusion, the results of this study showed that PAN/x%Fe-MOF scaffolds, in particular oxygen plasma treated scaffolds, provide a suitable support for binding and proliferation of endothelial cells due to their high biocompatibility.

Keywords: Biocompability, metal-organic frameworks, nanofiber, oxygen plasma, polyacrylonitrile.

مجله علمی ـ پژوهشی زیست شناسی جانوری تجربی سال هشتم، شماره چهارم، پیاپی سی و دوم، بهار ۱۳۹۹ (۲۰–۱۱)

بررسی زیستسازگاری داربستهای نانوفیبری کامپوزیتهای پلیاکریلونیتریل و چارچوب فلز - آلی آهن (III) اصلاحشده با پلاسمای اکسیژن

محمدرضا رمضانی ^۱، زینب انصاری اصل ^۲*، الهام حویزی ^۳ ۱. کارشناس ارشد، گروه شیمی، دانشکده علوم، دانشگاه شهید چمران اهواز، اهواز، ایران ۲. استادیار، گروه شیمی، دانشکده علوم، دانشگاه شهید چمران اهواز، ایران ۳. استادیار، گروه زیستشناسی، دانشکده علوم، دانشگاه شهید چمران اهواز، اهواز، ایران (تاریخ دریافت: ۲۰/۱۹۷/۱۰ - تاریخ پذیرش: ۱۳۹۸/۱۰/۲۲)

چکیدہ

تهیه داربستهایی با خواص مناسب جهت کشت و رشد سلولهای مختلف یکی از اهداف مهم مهندسی بافت تلقی میشود. پلیمرهای زیستسازگار از جمله پلی اکریلونیتریل حجم عمدهای از مطالعات را بهخود اختصاص دادهاند. در این پژوهش، بهمنظور اصلاح سطح پلیاکریلونیتریل (PAN) و کامپوزیتهای حاصل از آن با درصدهای مختلف از چارچوب فلز-آلي آهن(III)، PAN/x%Fe-MOF، از پلاسمای اکسیژن استفاده شده است. شیمی سطح این ترکیبات بهکمک اسیکتروسکویی مادون قرمز (FT-IR) مورد بررسی قرار گرفت. پایداری مورفولوژی نانوفیبرهای تهیهشده پس از استفاده بهعنوان داربست،ایی برای کشت سلولی و چسبندگی سلول،ها بر آنها توسط میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM) بررسی گردید. فعالیت متابولیکی و بقای سلولهای اندوتلیالی کشتشده بر داربستها نیز با روش MTT مورد ارزیابی قرار گرفت. بهطورکلی نتایج این مطالعه نشان داد داربستهای الکتروریسی شده PAN/x%Fe-MOF، بهویژه داربستهای اصلاحشده توسط پلاسمای اکسیژن بهعلت زیستسازگاری بالا بستر مناسبی برای اتصال و تکثیر سلولهای اندو تليالي فراهم مي كنند.

واژەھاى كليدى: پلاسماى اكسيژن، پلىاكريلونيتريل، چارچوب فلز- آلى، زيستسازگارى، نانوفيبر.

* نویسنده مسئول: زینب انصاری اصل Email: z.ansari@scu.ac.ir *

مقدمه

در دهههای اخیر، الکتروریسی بهعنوان روشی مؤثر برای تهیه فیبرهایی با قطرهای مختلف از ابعاد میکرون تا چند نانومتر مورد توجه بارزی قرار گرفته است. بهمنظور الکتروریسی پلیمر، مرحله اول تهیه محلول پلیمر مورد نظر در حلال یا مخلوطی از حلالهاست. تاکنون فیبر حاصل از پلیمرهای سنتزی مختلفی تهیه شده است که اغلب شامل پلیمرهای سنتزی مختلفی تهیه شده است که پلیلاکتیک اسید، پلیگلیکولیک اسید و پلیکاپرولاکتون میباشند (, Kang *et al.*, 2018 اسید و پلیکاپرولاکتون بیوپلیمری طبیعی از جمله ابریشم، فیبرینوژن و کلاژن سیوپلیمری طبیعی از جمله ابریشم، فیبرینوژن و کلاژن سیوپلیمری منتزی بسیار پایین است (, 2002; Kishimoto *et al.*, 2017 (*al.*, 2002; Kishimoto *et al.*, 2018

کاربرد نانوفیبرها در مهندسی بافت به دلیل شباهت ساختاری با ماتریس خارج سلولی در سالهای اخیر رشد بهسزایی داشته است. ویژگیهای سطحی (برای مثال ترشوندگی و شیمی سطح) داربستهای نانوفیبری مهندسی شده نقش مهمی در موفقیت آمیز بودن کاربردهای مهندسی بافت ایفا میکنند؛ بودن کاربردهای مهندسی بافت ایفا میکنند؛ ایف میکنند؛ ایفا میکنند؛ مسلولی بهطور قابل توجهی تأثیرگذار باشند (al., 2018; Haydarkhan-Hagvall *et al.*, 2008

پلیاکریلونیتریل یکی از پرکاربردترین پلیمرهای استفاده شده برای تهیه ساختارهای فیبری است. این پلیمر بهدلیل مقاومت در برابر حلالهای مختلف و پایداری حرارتی و شیمیایی بالا انتخاب مناسبی برای کاربردهای مختلف بهشمار میآید. بااینحال، این ترکیب دارای معایبی از جمله آبگریزی و بار استاتیک بالا بهدلیل عدم تحرک الکترونی ناشی از گروههای بسیار قطبی نیتریل میباشد. تاکنون کامپوزیتهای

متنوعی از این پلیمر بهروش مخلوط کردن آن با ترکیبات مختلف تهیه و به طور گسترده ای مورد مطالعه قرار گرفته اند (Kim et , 2017; Kim et). (al., 2017.

چارچوبهای فلز-آلی (MOFها) دستهای از ترکیبات کریستالی تشکیل شده از اجزای آلی و معدنی میباشند. تعداد مولکولهای آلی که میتوانند بهعنوان لیگاند مورد استفاده قرار گیرند بسیار زیاد است. تنها محدودیت برای اتصال دهندههای آلی این است که این ترکیبات باید دارای گروههای عاملی با توانایی این ترکیبات باید دارای گروههای عاملی با توانایی سه بعدی باشند. کربوکسیلاتها، پیریدلها، فسفوناتها و پیرازولها رایجترین گروههای عاملی هستند که تاکنون بهطور موفقیت آمیز در سنتز این مواد به کار رفتهاند. همچنین مولکولهای دو عاملی مانند مولکولهای شامل تترازول و کربوکسیلات و مولکولهای شامل تترازول و پیریدیل نیز برای سنتز کراor et al., 2018; Chowdhury, 2017 (Ricco et al., 2018; Chowdhury, 2017)

علاوه بر تنوع لیگاند آلی، کاتیونهای فلزی متنوعی نیز می توانند برای تهیه MOFها استفاده شوند. اكثر این كاتیون ها می توانند حالت های اكسایش و اعداد كوئورديناسيونى مختلفى داشته باشند. مس، روی و آهن رایجترین فلزات واسطه جهت سنتز چارچوبهای فلز- آلی بهشمار میآیند. این دسته از تركيبات به دليل تنوع و همچنين تخلخل بسيار بالا به طور گسترده ای مورد مطالعه قرار گرفته اند. MOFها می توانند به عنوان جایگزین های مناسبی برای جاذبهای فعلی (ترکیبات متخلخل دیگر) مانند کربن فعال و زئولیت در بسیاری از کاربردها مانند ذخیره گازها، فرایندهای کاتالیزوری، انتقال دارو و جذب آلایندهها در نظر گرفته شوند. ساختار پودری MOFها بهعنوان نقص اصلی آنها در کاربردهای عملی در نظر قرفته مى شود (Gonen&Elbaz, 2018; Agusta) et al., 2017). امروزه بهمنظور غلبه بر این مشکل

^{1.} Processability

کامپوزیتهایی از MOFها تهیه شده و پتانسیل آنها برای کاربرد در زمینههای کاتالیزوری، ذخیره انرژی و انتقال دارو مورد ارزیابی قرار گرفته است. برای مثال تاکنون از پلیمرهای مختلفی از جمله پلیآنیلین، پلیپیرول، پلیاکریلونیتریل و پلیلاکتیکاسید برای شکلدهی به MOFها استفاده شده است. ترکیب MOFها با ماتریس پلیمری میتواند به محصولاتی با خواص مناسب برای کاربردهای متنوع منجر شود. علاوه براین، بهمنظور جلوگیری از تخریب این دسته ترکیبات از پوششهای آلی از جمله پلیاتیلن گلیکول، Dai et al., 2017; Li et al., 2014).

در این کار تحقیقاتی، بهمنظور افزایش خاصیت آبدوستی از طریق ایجاد و افزایش گروههای عاملی قطبی روی سطح بستر و درنتیجه بهبود ویژگی چسبندگی سلولی آن، سطح نانوفیبرهای الکتروریسی شده از کامپوزیتهای چارچوب فلز-آلی آهن(III) و پلیاکریلونیتریل با استفاده پلاسمای اکسیژن اصلاح شده است. سپس ویژگیهای زیستسازگاری و میزان چسبندگی و بقای سلولهای اندوتلیالی بر کامپوزیتهای سنتز شده مورد بررسی قرار گرفته است.

مواد و روش ها

تهيه چارچوب فلز – آلي آهن(III)

تام و الز آلی آهن(III) مطابق رفرنس (Tian et) چارچوب فلز آلی آهن(III) مطابق رفرنس (۸۸/۰ گرم) (al., 2015) تهیه شد. مقدار ۲ میلیمول (۸۸/۰ گرم) نمک آهن(III) نیترات نه آبه (Pe(NO₃)₃.9H₂O) و ۲ میلیمول (۲۳/۰گرم) لیگاند ترفتالیک اسید در ۴۰ میلیلیتر حلال دی متیل فرمامید (DMF) حل شد. سپس ۴۰ میلیلیتر استونیتریل (CH₃CN) همراه با همزدن مغناطیسی، قطرهقطره به محلول فوق اضافه، محلول بهمدت ۴۰ دقیقه در حمام روغن با دمای ۱۲۰ درجه سانتی گراد رفلاکس و فرآورده واکنش در دمای اتاق خنک گردید. رسوب بهدست آمده جمع آوری و چندین مرتبه بهوسیله سانترفیوژ با DMF و متانول

شستشو داده شد. محصول واکنش در نهایت بهمدت ۱۲ ساعت در آون با دمای ۶۰ درجه سانتی گراد خشک و توزین شد (میزان محصول ۰/۴۵ گرم و راندمان ۲۵٪).

تهید نانوالیاف پلی اکریلونیتریل (PAN) به منظور تهید نانوالیاف پلی اکریلونیتریل، ابتدا ۱/۸ گرم از پلیمر پلی اکریلونیتریل در ۱۰ میلی لیتر حلال DMF حل و به مدت یک ساعت به وسیله همزن مغناطیسی هم زده شد. در ادامه جهت ایجاد یک محلول کاملاً شفاف و یکنواخت، به مدت یک ساعت تحت تابش دهی اولتراسونیک قرار داده و در نهایت به مدت تابش دهی اولتراسونیک قرار داده و در نهایت به مدت همزده شد. محلول حاصل، جهت انجام الکتروریسی همزده شد. محلول حاصل، جهت انجام الکتروریسی درون سرنگ قرار گرفت. بهترین شرایط الکتروریسی بدون تشکیل قطره ای کوچک و گره مشاهده شد. در نهایت نانوالیاف پس از انجام چهار ساعت الکتروریسی نهایت نانوالیاف پس از انجام چهار ساعت الکتروریسی بمع آوری گردید.

تهیه نانوکامپوزیتهای PAN/X% Fe-MOF در PAN/X% Fe-MOF به منظور تهیه نانوکامپوزیتهای DMF در ۲۰ میلی لیتر PAN/کرم از PAN در ۲۰ میلی لیتر DMF حل و PAN/X معرفت مغناطیسی هم زده به مدت یک ساعت به وسیله همزن مغناطیسی هم زده و جهت maker یک ساعت به محلول قبلی اضافه و به مدت یک PAN/X معرفت معناطیسی هم زده و جهت PAN/X معرفت مغناطیسی هم زده و جهت PAN/X معرفت معناطیسی هم زده و جهت PAN/X معرفت مغناطیسی هم زده و جهت PAN/X معرفت به محلول قبلی اضافه و به مدت یک معرفت ایجاد سوسپانسیون کاملاً یکنواخت، به مدت یک ماعت تحت تابش دهی اولتراسونیک قرار داده شد. سوسپانسیون حاصل نهایتا به مدت PAN/X معرفت معناطیسی معزده شد. سوسپانسیون های با غلظت ۵، ۱۰ و ۲۰ درصد جرمی از Palic می Palic می PAN/X می داربستهای نانوفیبری از دستگاه الکتروریسی استفاده از داربست های نانوفیبری از دستگاه الکتروریسی استفاده مد. موسپانسیونهای تهیه شده در سرنگ ۵۱

میلیلیتری قرار داده شد. آزمونهای متعددی برای بهدست آوردن نانوالیاف موردنظر بدون گره^{(۱} انجام شد. سپس نازل حاوی سوسپانسیون پلیاکریلونیتریل و MOF در شرایط ولتاژ KV ۲۵، فاصله از جمع کننده ۱۰۰ میلیمتر و سرعت تزریق h/ln ۵/۰ تنظیم گردید. الکتروریسی با دور ۲۵۰ rpm درای جمع کننده انجام شد. در نهایت کامپوزیت نانوفیبری روی جمع کننده تشکیل گردید. فرآیند الکتروریسی تا زمانی که انجام شد. در نهایت کامپوزیت نانوفیبری روی جمع یوشش با ضخامت دلخواه بهدست آید، ادامه یافت پوشش با ضخامت دلخواه بهدست آید، ادامه یافت ۱.ین کامپوزیتها با نسبتهای ۵:۵۹ پلیاکریلونیتریل به ۲۰:۱۰ (PAN/5% Fe-MOF) Fe-MOF پلیاکریلونیتریل به ۲۵۰/۱۵% Fe-MOF (MOF Asiabani *et*) تهیه شدند (PAN/20% Fe-MOF) (*al.*, 2015

اصلاح سطح داربستهای تهیهشده توسط پلاسمای اکسیژن

پس از تهیه نانوفیبرهای PAN و کامپوزیتهای حاصل از آن (PAN/x%Fe-MOF)، بهمنظور افزایش آبدوستی، فیبرها در معرض پلاسمای اکسیژن قرار داده شدند. اصلاح سطح با استفاده از روش پلاسما، یکی از روشهای نوین جهت بهبود ویژگیهای سطحی داربست، انجام گرفته است. پلاسما گازی بسیار داغ و یونیزه شده است که برخوردهای شدید گرمایی تمامی یا اغلب اتمهای آن را به یونهای مثبت و الکترونها تفکیک کرده است. جهت انجام فرآیند اصلاح سطحی اغلب اتمهای آن را به یونهای مثبت و الکترونها یلاسما از دستگاه مدل نانو (محصول شرکت Diener با پلاسما از دستگاه مدل نانو (محصول شرکت Diener پلاسما بهوسیله یک ژنراتور فرکانس پایین با فرکانس پلاسما بهوسیله یک ژنراتور فرکانس پایین با فرکانس

فشار درون محفظه روی مقدار ۰/۴ میلیبار ثابت گردیده است. فرایند پلاسما برای مدت زمان پنج دقیقه انجام شد. در پایان، خلاً درون محفظه شکستهشده و نمونهها در معرض هوا قرار گرفتند.

بررسی ساختار شیمیایی داربستها

ساختار داربستهای تهیهشده پس از اصلاح توسط پلاسمای اکسیژنی توسط طیفسنجی مادون قرمز (FT-IR) مدل BOMEM/MB 102 در محدوده عدد موج ۴۰۰ تا ۴۰۰۰ برسانتیمتر مورد بررسی قرار گرفته است.

کشت سلولهای اندوتلیالی

رده سلولی اندوتلیالی (HUVEC) از مؤسسه پاستور ایران در تهران خریداری گردید. سلولهای SPL ،T25) در فلاسک کشت سلول (T25، I2C) DMEM/ F12 (Gibco, USA) 000 و در محیط (Gibco, USA) که حاوی ¹⁻ U ml بنی سیلین، ¹⁻ FBS (استرپتومایسین و ۱۰ درصد سرم جنین گاوی (FBS,) بوده در انکوباتور با قابلیت تزریق (Gibco, USA) بوده در انکوباتور با قابلیت تزریق دO2 به مقدار ۵٪ و دمای ۳۷ درجه سانتی گراد نگهداری شدند. محیط کشت هر دو روز تعویض و نگهداری استفاده از تریپسین/EDTA پاساژ داده شدند.

کشت سلولها بر داربستهای تهیه شده

داربستهای آماده به قطعههای کوچک با قطر ۱/۵ سانتی متر برش داده و با استفاده از نور UV به مدت دو ساعت استریل شدند. پس از آن سلول ها بر روی داربستهای نانوفیبری با تراکم سلول ۱۰۴×۵ سلول/داربست در پلیتهای ۲۴ خانه قرار داده شدند و در مسلول/داربست در پلیتهای ۲۴ خانه قرار داده شدند و کشت داده تا سلولهای HUVEC به داربست نفوذ کرده و به آن اتصال یابند.

^{1.} Bead

ارزیابی ساختار داربستها به کمک میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM)

بهمنظور بررسی ساختار نانوالیاف PAN و PAN/x%Fe-MOF اصلاحشده توسط پلاسمای اکسیژن و نیز ارزیابی شکل و مورفولوژی سلولهای کشتشده روی داربستهای نانوفیبری از دستگاه ميكروسكوپ الكترونى روبشى (SEM) استفاده شد. برای تصویربرداری SEM، تثبیت سلولهای HUVEC كشتشده بر داربست الكتروريسى شده، با کمک گلوتارآلدهید ۲/۵ درصد بهمدت دو ساعت انجام و سه بار با بافر فسفات سالین (PBS) شستشو داده شدند. در نهایت بهمدت ۱۰ دقیقه در سری صعودی اتانول با درصدهای (۳۰، ۵۰، ۷۰، ۸۰، ۹۰ و ۱۰۰ درصد) در دمای ۲۵ درجه سانتی گراد قرار گرفته و خشک گردیدند. نمونههای خشکشده با طلا پوشش داده و با استفاده از میکروسکوپ الکترونی روبشی (مدل Philips XL-30، هلند) که در ۱۵ کیلو ولت عمل می کند مورد بررسی قرار گرفتند.

بررسی فعالیت و میزان زنده ماندن سلولهای کشت شده بر داربست ها با استفاده از تست MTT بررسی خواص زیستسازگاری داربستهای تهیهشده مشخصهای مهم برای استفاده در مهندسی بافت میباشد. یکی از شناختهترین روشها جهت سنجش میزان تکثیر و زنده ماندن سلولها تست رنگسنجی MTT است. در این آزمون میزان فعالیت آنزیم دهیدروژناز میتوکندریایی سلولهایی که زنده و فعال هستند مورد مطالعه قرار می گیرد. کریستال های زرد رنگ تترازوليوم (4,5-dimethyl-2-thiazolyl)-2,5-) تترازوليوم diphenyl-2H-tetrazolium bromide) توسط آنزیم دهيدروژناز احيا مي شود. احيا و شكسته شدن اين حلقه موجب تولید کریستالهای ارغوانی رنگ فورمازان می شود که زیر میکروسکوپ براحتی قابل تشخیص می باشند. میزان رنگ تولیدشده با تعداد سلول هایی که از نظر متابولیک فعال هستند رابطه مستقیم دارد.

کریستال های فورمازان در آب غیرمحلول بوده و بایستی قبل از رنگسنجی توسط حلالی نظیر DMSO به حالت محلول درآیند. در نهایت جذب نوری (OD) محلول بهدستآمده توسط اليزا ريدر در طول موج مشخص ۵۷۰ نانومتر خوانده می شود. از آنجایی که سلولهای مرده قادر به تبدیل MTT به فورمازون نيستند، سطح فورمازون ايجادشده متناسب با تعداد سلولهای زنده میباشد. در این پروژه از سلولهای HUVEC استفاده شد. به طور خلاصه سلول ها بر روى داربست درون پلیتهای ۹۶ خانه با تراکم ۱۰۰۰۰سلول در هر چاهک، انکوبه شده و پس از مدت زمان ۲۴ تا ۷۲ ساعت با محلول ۰/۵ میلی گرم بر میلی لیتر MTT مورد سنجش قرارگرفتند. محلول MTT پس از گذشت چهار ساعت حذف و پس از حل شدن کامل فورمازان درون مولکولی در حلال DMSO، جذب محلول بنفش رنگ بهدست آمده در طول موج ۵۷۰ نانومتر بهوسیله الیزا ریدر (Fax, USA) اندازه گیری گردید. در این تجزیه و تحليل، كشت تك لايه در محيط DMEM/F12 بهعنوان نمونه کنترل در نظر گرفته شد. آزمونهای رشد و تکثیر سلولها روی هر داربست در تکرارهای سه تایی انجام و نتايج مربوطه بهصورت مقادير ميانگين گزارش گردید.

بررسیهای آماری

نتایج با استفاده از از نرمافزار (Ver.16) SPSS و آزمونهای آماری ANOVA و T-test به صورت (Mean±SE) مورد ارزیابی قرار گرفت. رسم نمودارها در نرمافزار Excel انجام گرفت و تفاوتهای با P<۰/۰۵ معنی دار در نظر گرفته شد.

نتايج

شکل ۱ طیف FT-IR نانوفیبرهای پلاسماشده پلیاکریلونیتریل خالص و کامپوزیتهای حاصل از آن را نشان میدهد. از مقایسه طیف ترکیبات اصلاحشده توسط پلاسما با طیف نمونههای گزارش شدهای که در

معرض پلاسما قرار داده نشدهاند، میتوان پایداری ساختار آنها را تأیید نمود. بهدلیل درصد بالای پلیاکریلونیتریل در کامپوزیتها پیکهای مشخصه این پلیمر، بارزترین پیکهای ظاهرشده برای کامپوزیتهای تهیه شده می باشند. نوارهای جذبی ظاهر شده در ۲۹۳۴ و ۲۲۴۰ بر سانتیمتر در طیف مادون قرمز پلیاکریلونیتریل بهترتیب به ارتعاشهای کششی پیوندهای C-H و C≡C، و نوار جذبی موجود در ۱۷۴۰ بر سانتیمتر به ارتعاشات گروه C=C نسبت داده می شوند. پیکهای ظاهر شده در ۱۳۶۲ و ۱۴۲۲ بر سانتیمتر مربوط به ارتعاشات خمشی گروههای CH₂ می باشد. جذب در ناحیه ۱۰۵۸ و ۱۲۳۸ بر سانتیمتر مربوط به ارتعاشات پیوندهای C-H و C-O می باشد. نوار جذبی موجود در ۱۶۶۴ بر سانتی متر به ارتعاشات گروه آمید نسبت داده می شود (Horcajada .(et al., 2008; Ribeiro et al., 2015



شکل ۱. طیف مادون قرمز پلیاکریلونیتریل و کامپوزیتهای حاصل از آن پس از اصلاح توسط پلاسمای اکسیژن

تصاوير ميكروسكوپ الكترونى روبشى (SEM)

کامپوزیت PCL/20%Fe-MOF قبل و پس از تحت تأثیر قرار گرفتن در معرض پلاسمای اکسیژن در شکل ۲ نشان داده شده است. بر اساس این تصاویر، مورفولوژی نانوالیاف پس از تأثیر پلاسما تفاوت چندانی را نشان نمیدهند و داربست ساختار فیبری خود را حفظ کرده است.



شکل ۲. تصویر میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM) کامپوزیت PCL/20% Fe-MOF (الف) قبل و (ب) پس از تحت تأثیر قرار گرفتن در معرض پلاسمای اکسیژن

آزمون چسبندگی و گسترش سلولی

بررسی نتایج آزمون چسبندگی روشن ساخت که تعداد زیادی از سلولهای HUVEC قادر به رشد بر سطوح داربستها بوده، همچنین تعداد سلولها با گذر زمان بر روی هر داربست افزایش نشان داده است. براساس آنچه برای چسبندگی سلولی ۲۴ ساعت پس از کشت بهدست آمده است (شکل ۳)، داربست -PAN/10%Fe بهدست ماده است (شکل ۳)، داربست -Fe WOF

در واقع تکثیر سلولهای HUVEC روی داربستهای اصلاحشده PAN/x%Fe-MOF بسیار بیشتر از داربستهای PAN میباشد. بااینحال، تعداد سلولها روی داربست PAN/20%Fe-MOF کاهش چشم گیری نشان داده است (شکل ۳).



شکل ۳. فتومیکروگراف میکروسکوپ الکترونی SEM (الف) سلولهای اندوتلیالی کشت داده شده بر داربست نانوفیبر PAN، (ب) سلولهای اندوتلیالی کشت دادهشده بر داربست نانوفیبر PAN/5% Fe-MOF، (ج) سلولهای اندوتلیالی کشت دادهشده بر داربست نانوفیبر PAN/10% Fe-MOF، (د) سلولهای اندوتلیالی کشت دادهشده بر داربست نانوفیبر PAN/20% Fe-MOF، (ع)

این نتایج تأییدکننده تأثیرات چشمگیر ترکیب داربستها بر تکثیر سلولی بوده و Fe-MOF به صورت وابسته به غلظت می تواند چسبندگی سلولی و رشد آن را توسعه دهد. همچنین برای تمام داربستها، اتصال و گسترش سلولهای اندوتلیالی بر سطح داربستهای پلاسماشده نسبت به حالت بدون پلاسما بهبود چشم گیری نشان داده است.

بررسی نتایج سمیت سلولی ترکیبات سنتز شده با استفاده از روش MTT

زیستسازگاری سلولهای HUVEC موجود روی داربستهای پلاسماشده و غیر پلاسماشده در دو بازه زمانی ۲۴ و ۲۲ ساعت اندازه گیری شد. نتایج نشان داد زیستسازگاری سلولهای قرار گرفته بر داربست PAN/10% Fe-MOF پس از ۲۴ و ۷۲ ساعت بهطور قابل ملاحظهای (P<۰/۰۵) بیشتر از سایر داربستها بوده است. همچنین نتایج بهدست آمده پس از سه روز مشخص کرد که افزایش مؤثری در

زیستسازگاری سلولهای قرارگرفته بر داربستهای PAN/10%Fe-MOF , PAN/5%Fe-MOF بهوجود می آید که بهطور معنی داری (P<+/۰۵) رشد و چسبندگی بیشتر سلولها در مقایسه با داربست PAN و PAN/10% Fe-MOF مشاهده گردیده است. علاوه بر این، همان طور که در شکل ۴ نشان داده شده است در غلظتهای بالاتر چارچوب فلز-آلی، HUVEC، در سلول های PAN/20% Fe-MOF اثرات سمیت دیده شده است. بهطورکلی، داربست کامیوزیتهای شامل غلظتهای پنج و ۱۰ درصد چارچوب فلز-آلى آهن (III) بەطورقابل ملاحظهاى میتواند زیستسازگاری و چسبندگی سلولهای HUVEC را افزایش دهد. علاوه براین، نتایج سنجش بقای سلولی نشان داده است اصلاح سطح داربستها توسط پلاسما در انواع داربستها تأثیر قابل توجهی در بهبود زیستسازگاری داربستها داشته، بهطوری که بقای سلولی را بهطور معنی داری (P<+/+۵) افزایش میدهد.



شکل ٤. مقایسه میزان جذب (در طول موج ۵۷۰ نانومتر) سلولهای اندوتلیالی کشت دادهشده بر داربستهای اکتروریسی شده با استفاده از روش MTT در (الف) روز اول و (ب) روز سوم

اکسیژن استفاده کردند. نتایج نشان داد اصلاح داربست منجر به بهبود خواص آبدوستی و در نتیجه اتصال و رشد بهتر سلولها شده است. در پژوهش دیگری Pappa et از پلاسمای اکسیژن بهمنظور بهبود خواص al. داربستهاى الكتروريسىشده پلىكاپرولاكتون بهره بردند. در نهایت، مطالعات سلولی این تحقیق نشان داد داربستهای اصلاحشده با پلاسما رشد و چسبندگی بیشتری برای سلولها نسبت به داربستهای اولیه از خود نشان دادهاند. پژوهش ها نشان می دهد نانو و میکروفیبرهای حاصل از پلیمرهای مختلف از جمله پلیاکریلونیتریل دارای پتانسیل بالقوهای برای استفاده بهعنوان داربستهای زیستی میباشند. هدف از انجام این مطالعه تهیه و بررسی اثر اصلاح خصوصیات سطحی بهواسطه پلاسمای اکسیژن بر رفتار سلولهای اندوتلیالی بر داربست کامپوزیتهای حاصل از پلیاکریلونیتریل و چارچوب فلز-آلی آهن(III) تهیهشده با روش الکتروریسی میباشد. نتایج حاصل از بررسی تست FT-IR تأییدکننده ترکیب چارچوب فلز-آلي آهن(III) با يليمر يلي اكريلونيتريل و يايداري

بحث و نتیجه گیری

امروزه مهندسی بافت بهعنوان یکی از جدیدترین و مؤثرترین شاخههای علم پزشکی بازساختی در جایگزینی و ترمیم بافتهای آسیبدیده مورد توجه قرار گرفته است. تهیه یک داربست با ویژگیهای مناسب بهعنوان یکی از ارکان اصلی مهندسی بافت محسوب می گردد. بهطور کلی ترکیباتی که بهعنوان داربست در مهندسی بافت مورد استفاده قرار می گیرند باید خواصی مشابه ماتریس خارج سلولی از خود نشان دهند. مهمترین ویژگی این ماتریکس آبدوستی و ریختشناسی آن می باشد که نقشی بارز در انتقال اکسیژن و مواد مغذی بين سلولها و محيط اطرافشان ايفا مي كند. داربستهاي الكترويسى شده بهدليل تخلخل موجود در ساختار پتانسيل کاربرد در مهندسی بافت را دارند. بااین حال، تاکنون تحقیقات گستردهای در زمینه بهبود ویژگی آبدوستی داربستهاى الكتروريسى شده بهكمك پلاسماى اكسيژن صورت گرفته است. Mohamadali et al. صورت گرفته بهمنظور بهبود خواص أبدوستي داربست الكتروريسي تهیه شده از پلیاکریلونیتریل/پلیآنیلین از پلاسمای

اصلاحشده با پلاسمای اکسیژن حاصل از کامپوزیت چارچوب فلز-آلی آهن(III) و پلیمر پلیاکریلونیتریل گزارش نشده است. در این مطالعه برای اولین بار نشان داده شد این دسته از داربستها میتوانند بهعنوان بستری مناسب برای اتصال و گسترش سلولی و کاربردهای مهندسی بافت مورد استفاده قرار گیرند.

سپاسگزاری

از حمایتهای مالی معاونت پژوهشی و فناوری دانشگاه شهید چمران اهواز (گرنت سال ۹۷)، تشکر و قدردانی میگردد.

REFERENCES

- Agusta, M.K.; Saputro, A.G.;Tanuwijaya, V.V.; Hidayat, N.N.; Dipojono, H.K. (2017). Hydrogen Adsorption on Febased Metal Organic Frameworks: DFT Study,Procedia Engineering; 170: 136-140.
- Asiabi, M.; Mehdinia, A.; Jabbari, A. (2015). Preparation of water stable methyl-modified metal-organic framework-5/polyacrylonitrile composite nanofibers via electrospinning and their application for solidphase extraction of two estrogenic drugs Journal urine samples, in of Chromatography A; 1426: 24-32.
- Boland, E.D.; Wnek, G.E.; Simpson, D.G.; Pawlowski, K.J.; Bowlin, G.L. (2001). Tailoring tissue engineering scaffolds using electrostatic processing techniques: A study of poly (glycolic acid) electrospinnig, Journal of Macromolecular Science, Part A; 38: 1231-1243.
- Casasola, R.; Thomas, N.L.; Trybala, A.; Georgiadou, S. (2014). Electrospun poly lactic acid (PLA) fibres: Effect of different solvent systems on fibre morphology and diameter. Polymer; 55: 4728-4737.
- Chen, X.; Zhang, M.; Li, S.; Li, L.; Zhang, L.; Wang, T.; Yu, M.; Mou, Z.; Wang,

ساختار شیمیایی آنها پس از اصلاح با پلاسمای اکسیژن میباشد. تصاویر بهدستآمده از میکروسکوپ الکترونی SEM نشاندهنده تشکیل نانوفیبرهای همگن و یکنواخت میباشد. این تصاویر همچنین اتصال، رشد و گسترش مناسب سلولهای اندوتلیالی بر سطوح داربست بهویژه داربستهای اصلاحشده را نشان داده است. نتایج تست MTT نشان داد تکثیر و بقای سلولها بر داربستهای اصلاحشده با روش پلاسما بهطور معنیداری در مقایسه با داربستهای بدون پلاسما افزایش یافته است. تاکنون مطالعهای مبنی بر اتصال و تکثیر سلولی بر داربستهای

C. (2017). Facile synthesis of polypyrrole@metal-organic framework core-shell nanocomposites for dual-mode imaging and synergistic chemo-photothermal therapy of cancer cells, Journal of Materials Chemistry B; 5: 1772-1778.

- Chowdhury, M. (2017). Metal-Organic-Frameworks for biomedical applications in drug delivery, and as MRI contrast agents, Journal of Biomedical Materials Research Part A; 105: 1184-1194.
- Dai, X.; Cao, Y.; Shi, X.; Wang, X. (2016). Non-isothermal crystallization kinetics, thermal degradation behavior and mechanical properties of poly (lactic acid)/MOF composites prepared by melt-blending methods, RSC Advances; 6: 71461-71471.
- Gonen, S.; Elbaz, L. (2018). Comparison of new metal organic framework-based catalysts for oxygen reduction reaction, Data in brief; 19: 281-287.
- Heydarkhan-Hagvall, S.; Schenke-Layland, K.; Dhanasopon, A.P.; Rofail, F.; Smith, H.; Wu, B.M.; Shemin, R.; Beygui, R.E.; MacLellan, W.R. (2008).Threedimensional electrospun ECMbased hybrid scaffolds for cardiovascular tissue engineering, Biomaterials; 29: 2907-2914.

- Horcajada, P.; Serre, C.; Maurin, G.; Ramsahye, N. A.; Balas, F.; Vallet-Regí, M.; et al. (2008). Flexible Porous Metal-Organic Frameworks for a Controlled Drug Delivery. Journal of American Chemical Society; 130: 6774-6780.
- Jun, I.; Han, H.-S.; Edwards, J.R.; Jeon, H. (2018).Electrospun Fibrous Scaffolds for Tissue **Engineering**: Viewpoints on Architecture and International journal Fabrication, of molecular sciences; 19: 745.
- Kang, Y.; Chen, P.; Shi, X.; Zhang, G.; Wang, C. (2018). Multilevel structural stereocomplex polylactic acid/collagen membranes by pattern electrospinning for tissue engineering, Polymer; 156: 250-260.
- Kim, H.; Jalili, R.; Spinks, G.M.; Wallace, G.G.; Kim, S.J. (2017). Highstrength graphene and polyacrylonitrile composite fiber enhanced by surface coating with polydopamine, Composites Science and Technology; 149: 280-285.
- Kishimoto, Y.; Morikawa, H.; Yamanaka,
 S.; Tamada, Y. (2017). Electrospinning of silk fibroin from all aqueous solution at low concentration, Materials Science and Engineering: C; 73: 498-506.
- Konarov, A.; Bakenov, Z.; Yashiro, H.; Sun, Y.-K.; Myung, S.-T. (2017). Effect of carbon-sulphur bond in a sulphur/ dehydrogenated polyacrylonitrile/ reduced graphene oxide composite cathode for lithium-sulphur batteries, Journal of Power Sources; 355: 140-146.
- Li, W.; Yang, Z.; Zhang, G.; Fan, Z.; Meng, Q.; Shen, C.; Gao, C. (2014). Stiff metal-organic frameworkpolyacrylonitrile hollow fiber

composite membranes with high gas permeability, Journal of Materials Chemistry A; 2: 2110-2118.

- Matthews, J.A.; Wnek, G.E.; Simpson, D.G.; Bowlin, G.L. (2002). Electrospinning of Collagen Nanofibers, Biomacromolecules; 3: 232-238.
- Mohamadali, M.; Irani, S.; Soleimani, M.; Hosseinzadeh, S. (2017). PANi/PAN copolymer as scaffolds for the muscle cell-like differentiation of mesenchymal stem cells, Polym. Adv. Technol.; 28: 1078-1087.
- Pappa, A. M.; Karagkiozaki, V.; Krol, S.; Kassavetis, S.; Konstantinou, D.: Pitsalidis, C.; Tzounis, L.; Pliatsikas, N.; Logothetidis, S. (2015). Oxygenplasma-modified biomimetic nanofibrous scaffolds for enhanced compatibility cardiovascular of implants. Beilstein journal of nanotechnology; 6(1): 254-262.
- Ribeiro, R. F.; Pardini, L. C.; Alves, N.
 P.; Júnior, B.; Rios, C. A. (2015).
 Thermal Stabilization study of polyacrylonitrile fiber obtained by extrusion, Polimeros; 25: 523-530.
- Riccò, R.; Liang, W.; Li, S.; Gassensmith,J.J.; Caruso, F.; Doonan, C.; Falcaro,P. (2018). Metal-Organic Frameworksfor Cell and Virus Biology: APerspective, ACS Nano; 12: 13-23.
- Tian, J.; Liu, Q.; Shi, J.; Hu, J.; Asiri, A.M.; Sun, X.; He, Y. (2015). Rapid, sensitive, and selective fluorescent DNA detection using iron-based metalorganic framework nanorods:synergies of the metal center and organic linker, Biosensors and Bioelectronics; 71: 1-6.
- Zhou, H.-C.; Long, J.R.; Yaghi, O.M. (2012). Introduction to Metal-Organic Frameworks, Chemical Reviews; 112: 673-674.