



نشریه علمی پژوهشی مواد پیشرفته و پوششهای نوین- ۳۱ (۲۲۹۸/۱۲۹۹

ارزیابی نانو وبهای کربنی تولید شده با روش الکتروریسی بدون سوزن و متداول باپیشماده نانوالیاف پلیاًکریلو نیتریل- نانو لوله کربنی چند دیواره

معین مهدی پور میرمحله'، بابک نوروزی'*

۱ دانشجوی دکتری، گروه مهندسی نساجی، دانشکده فنی، دانشگاه گیلان، رشت، ایران ۲ دانشیار، گروه مهندسی نساجی، دانشکده فنی، دانشگاه گیلان، رشت، ایران



در این پژوهش نانو الیاف پلی اکریلونیتریل تقویت شده با نانو لولههای کربنی چند دیواره به دوروش الکتروریسی بدون سوزن و متداول سوزنی تولید شد. سپس آزمایشهای تعیین گرانروی و هدایت الکتریکی و مراحل پایدار سازی ،کربونیزاسیون و فعالسازی نانو الیاف انجام گرفت. سپس مشخصه یابی نانوالیاف با روشهای طیف سنجی زیرقرمز تبدیل فوریه (FTIR)، میکروسکوپی الکترونی روبشی(SEM)، گرماسنجی پویشی تفاضلی(DSC)، پراش پرتو ایکس (XRD) و جذب گازی

نیتروژن (BET) ارزیابی شد. نتایج میکروسکوپی الکترونی روبشی نشان داد، باافزایش مقدار نانولوله کربنی، قطر نانوالیاف خالص و فعال شده تغییر می یابد وگرانروی و هدایت الکتریکی افزایش پیدا می کند. نتایج آزمون گرمایش پویشی تفاضلی، آنتالپی و درجه حلقوی شدن متفاوتی برای نانوالیاف خالص و کامپوزیت کربنی نشان داد. رشته ساز دیسکی نسبت به نوع سیلندری سبب تولید نانو الیاف ظریف تر شد. در مقایسه، سرعت تولید روش ریسندگی بدون سوزن بیشتر و یکنواختی نانو الیاف کمتر بود. نتایج طیف سنجی زیر قرمز تبدیل فوریه و مطالعات پراش پرتو ایکس برای نانو الیاف خالص و پایدارشده نشان دهنده افزایش مقدار بلورینگی نانوالیاف کامپوزیت کربنی در مقایسه با نانوالیاف خالص و کاهش اندازه بلور بود. در نتایج پراش پرتو ایکس زوایای پراش متفاوتی برای نانوالیاف در شرایط مختلف بدست آمد و با افزودن نانولوله ها این زاویه به سمت زوایای کوچکتر منتقل شد. نتایج جذب گاز نیتروژن نشان داد که مساحت سطح مخصوص و حجم کل تخلخل نانو الیاف کامپوزیت کربنی افزایش و قطر تخلخل کاهش یافته است.

واژگان کلیدی

الکتروریسی بدون سوزن، رشته ساز، پلی اکریلو نیتریل، نانولوله کربنی چند دیواره، فعالسازی، نانو کامپوزیت

تاريخ دريافت: ۹۸/۰۴/۱۰

تاریخ پذیرش: ۹۸/۰۶/۱۰





Evaluation of Carbon Nano Webs produced by Needleless and Conventional Electro-spun PAN-MWCNT Nanofibers Precursor

M. Mehdipour Mirmahale¹, B. Noroozi^{2*}

1. Ph. D. Student, University of Guilan, Faculty of Engineering, Department of Textile Engineering, Rasht, Iran 2. Associate Professor, University of Guilan, Faculty of Engineering, Department of Textile Engineering, Rasht, Iran

Polyacrylonitrile (PAN) Nanofibers and Multi-walled carbon nanotubes (MW-Abstract CNTs) were fabricated by using the needleless and conventional electrospinning. CNT-Activated carbon nanofibers prepared by stabilization, carbonization, and activation processes and evaluated by Fourier transform infrared (FTIR) spectroscopy, scanning electron microscopy (SEM), differential scanning calorimetry (DSC) and X-ray diffraction (XRD) and BET method. SEM analysis showed that by increasing the concentration of MWCNT the average nanofibers diameter changed for pure and activated nanofibers and electrical conductivity and viscosity of nanofibers were increased. DSC plots showed different enthalpy and cyclization degree of embedding of MWCNTs in PAN nanofibers. Also, the generated nanofibers from disk shape nozzles were finer with a narrower distribution than produced by the cylinder type. The nanofibers produced by needleless method provided larger diameter nanofibers with less uniformity and higher production rate comparing to the conventional method. FTIR Spectroscopy and XRD studies showed that PAN-MWCNT nanofibers exhibited higher crystallinity compared to PAN nanofibers and the crystallite size was decreased. The XRD analysis revealed that different diffraction angles (2θ) in stabilized and carbonized PAN-MWCNT nanofibers that shifted to the smaller one by increasing of carbon nanotubes contents. The BET results indicated the improvement of porosity in MWCNT-ACNF nanofibers comparing to ACNF nanofibers and diameter of pore was decreased.

Keywords

Needleless electrospinning, spinneret, Polyacrylonitrile, Multi-walled carbon nanotubes, activation, nanocomposite

۱ – مقدمه

دستگاه الکتروریسی بدون سوزن به عنوان یک فناوری الکتروریسی با هدف تولید انبوه نانوالیاف در مقیاس بالای صنعتی از رشتهسازها برای کاربردهای روز افزون آنها معرفی شدهاست. الکتروریسی بدون سوزن در واقع تشکیل نانوالیاف به طورمستقیم از سطح باز یک مایع به صورت جریانهای سیال بیشمار است که بهطور همزمان از رشتهساز بدون سوزن توليد مي شوند. انعطاف يذيري، سرعت توليد و مقياس كاربرد أن بيشتر از روش معمول الكتروريسي است ولي کنترل فرایند ریسندگی و بکارگیری مناسب رشتهسازها مشکلات زیادی به همراه دارد. رشتهسازها در الکتروریسی بدون سوزن نقش اساسی را در بازدهی فرایند الکتروریسی و کیفیت الیاف دارند [۱]. رشته سازها در الکتروریسی بدون سوزن به دو بخش چرخشی و ثابت تقسیم می شوند. رشته سازهای چرخشی مانند دیسکی و سیلندری که متداول تر هستند بهطور پیوسته با ایجاد آشفتگی در محلول پلیمری به تشکیل جتهای آغازین کمک می کنند ولی در رشته سازهای ثابت، اغلب از یک نیروی کمکی (مثل میدان مغناطیسی، گرانش و حباب گاز) برای آغاز فرایند الکتروریسی استفاده می شود [۲, ۳]. الکتروریسی بدون سوزن اولین بار در سال ۱۹۷۰ معرفی شد [۴]، اما درسال ۲۰۰۵ طراحی الکتروریسی بدون سوزن را که قبلا مورد تحقیق قرار گرفته بود [۵] با استفاده از یک سیلندر به عنوان رشته ساز توليدكننده الياف با نام تجارى نانو اسيايدرتوسط شركت الماركو جمهوری چک تجاری سازی گردید [۶]. نیو از یک دیسک به عنوان رشته ساز برای تولید نانوالیاف استفاده کرد [۷] و میدان الکتریکی را به وسيله روش المان محدود أناليز نمود [٣–٧]. يارين و زوسمان از یک سیال مغناطیسی در زیر محلول پلیمری برای الکتروریسی بدون سوزن استفاده کردند [٨]. ليو نيز از حبابهاي هوا براي کمک به توليد نانوالياف در الكتروريسي از سطح مايع كمك گرفت [۹]. نانوالیاف الکتروریسی شده در زمینههای مختلفی مانند: ذخیرهسازی گاز، پیل سوختی، محیط زیست، نانوکامپوزیتها و نانوفیلترها کاربرد دارند [۱۰]. در سالهای اخیر استفاده از سامانههای الکتروریسی چند سوزنه توسط محققان برای افزایش بهره وری در سطح وسیعی برای توليد نانوالياف استفاده شدهاست كه در سال ۲۰۱۸ توسط صالحالدين و همکارانش گزارش شدهاست [۱۱]، بارهوم و همکارانش در سال۲۰۱۹ نیز در کار تحقیقی خود روش های جدید تولید نانو الیاف با تکنیک های مختلف الکتروریسی از جمله سامانههای چند سوزنه و بدون سوزن را موردبررسی قرار دادهاند [۱۲]. نصوری و همکارانش در سال ۲۰۱۵ مدلسازی جتهای چندگانه و چیدمانهای مختلف فرایند الکتروریسی محلولهای پلیاکریلو نیتریل را بررسی کردند و چنین بیان کردهاند که برهمکنش بین جتها از هر کدام از سوزنها نقش اساسی در تشکیل نانو الیاف الکتروریسی شده دارند [۱۳]. استفاده از رشتهسازها و تکنیکهای جدید در الکتروریسی بدون سوزن هم در سالهای اخیر متداول شدهاست که از مهمترین آنها میتوان به

استفاده از رشته ساز دیسکی مشابه چرخ دستی توسط عثمان علی و همکارانش در سال۲۰۱۷ [۱۴]، استفاده همزمان از الکترو اسپری و الکتروریسی بدون سوزن و ذرات آیرو ژل توسط ابو شید و همکارانش در سال ۲۰۱۸ [۱۵]، ترکیب هنر اوریگامی و الکتروریسی بدون مسوزن برای تولید ساختار سه بعدی نانو لیفی با کاربرد در صنعت منسوج بیبافت توسط سونگ و همکارانش در سال۲۰۱۸ [۱۶]، استفاده از رشته ساز چرخ دندانه دار در تولید نانو غشاءهای ظریف ر و یکنواخت تر پلیاکریلونیتریل توسط محمد قدیر در سال ۲۰۱۹ [۱۷]، استفاده از تکنیک ریسندگی بدون سوزن دمشی محلول توسط ژولی و همکارانش برای تولید نانو الیاف در ابعاد نانو و میکرو در سال ۲۰۱۹ [۱۸] و تولید الیاف پلیاستایرن در قالب آلی –فلزی برای سیستمهای کاتالیزور و جداسازی مواد توسط والتون و همکارانش در سال ۲۰۱۹

در روش الكتروريسي ميتوان ساختار نانوالياف را با افزودن برخي مواد نانوساختار برای حصول خواص مطلوبتر با اصلاح قطر و ریختشناسی نانوالیاف تغییر داد. یکی از این مواد، نانولولههای کربنی (CNT) هستند که باخواص مکانیکی، الکتریکی و نوری عالی، تقویت کننده نانوالیاف کامپوزیتی به شمار میروند. نانولولههای کربنی ساختار استوانهای توخالی به شکل صفحههای گرافنی لوله شده دارند و به دو نوع تک دیواره و چند دیواره تقسیم می شوند. افزودن این مواد، گرانروی و رسانایی الکتریکی محلول پلیمری را تغییر داده و روی خواص شکل شناسی، ریز ساختاری و بلورینگی نانوالیاف موثر است [۲۰]. خواص کامپوزیتهای پلیمری حاوی نانولولههای کربنی، به عوامل مختلفی مانند برهمکنش بین پلیمر و نانولوله کربنی، میزان پراکندگی مناسب، آرایش یافتگی، اندازه و شکل آنها بستگی دارد [۲۱]. نانولوله های کربنی با نسبت طول به قطر، سطح مخصوص و انعطاف پذیری زیاد و وجود نیروهای واندروالسی تمایل به تجمع خوشهای و پراکندگی ضعیف در محیط مایع دارند [۲۲]. بنابراین مهمترین مشکل در استفاده از این مواد در کامپوزیتها به ویژه در پلیاکریلونیتریل، پراکندگی مطلوب آنها در محلول پلیمری است که دو روش کلی فیزیکی و شیمیایی برای آن در نظر گرفته می شود [۲۳]. از نانو لولههای کربنی در کاربردهایی جدیدتری نیز استفاده شدهاست. مداح و همکارانش در یک کار تحقیقی در سال ۲۰۱۹ با اصلاح نانولولهها با نانو ذرات اکسید کروم و مس برای بهبود جذب گازی سولفید هیدروژن در غشاء نانو لیفی پلی یورتان [۲۴] و علیزاده و همكاران بعنوان تقویت كننده فوم پلی يورتان در بهبود رفتار جذب صوتی آن از نانو لوله های چند دیواره کربنی استفاده کردند [۲۵]. یز دانی و همکارش در سال ۲۰۱۹ مقاومت سایشی پوششهای بور-نیکل – نانو لوله کربن را با تعیین غلظت بهینه ۶ گرم بر لیتر برای نانولوله کربن افزایش دادند [۲۶]. نوری و همکارانش در سال ۲۰۱۸ با استفاده از كاتاليزور سديم هيپو فسفيت و عامل اتصال عرضي اسيد سيتريك توانستند با نانو لولههای کربنی چند دیواره روی الیاف ابریشم اصلاح

نشریه علمی پژوهشی مواد پیشرفته و پوششهای نوین ۲۱ (۲۹۸)

سطحی انجام دهند [۲۷]. علا محمد در سالهای ۲۰۱۷ و ۲۰۱۸ دو كار تحقيقي روى كامپوزيت پلى آكريلونيتريل-نانولوله كربني انجام داد و نشان داد مدول یانگ و استحکام این کامپوزیت با کاربرد تنها یک دهم درصد نانو لوله کربنی بین ۵۵ نا ۶۰ درصد افزایش یافت [۲۸]. وی در تحقیق دیگر نشان داد تخریب این کامیوزیت در حضور نانو لوله کربن در برابر کاتالیزور نوری در محیط پساب رنگی با شدت کمتر و در زمان بیشتری رخ میدهد [۲۹]. سونگ و همکارانش در سال ۲۰۱۷ با مشخصه یابی این کامپوزیت نشان دادند که می توان از آن در وسایل ارتباطی الکترونیکی استفاده کرد [۳۰]. گیسینجر و همکارانش در سال ۲۰۱۷ با بررسی ریز ساختار کامپوزیت پلی آکریلونیتریل – نانولوله کربنی خواص آن را تابعی از قطر نانو لولههای کربن و بلورینگی پلیمر معرفی کردند [۳۱]. کاور و همکارانش در سال ۲۰۱۶ مشخصهیابی کامپوزیت پلیآکریلونیتریل- نانولوله کربنی را با روشهای جدیدتر میکروسکوپ نیروی اتمی و آنالیز گرماسنجی انجام دادند [۳۲]. اسکیزیبک و همکارانش در سال ۲۰۱۸خاصیت چقرمگی مقیاس نانو و ميكرو در كامپوزيت پليآكريلونيتريل− نانولوله كربني ⊣پوكسي را بر اساس آنالیز سطح پارگی بررسی کردند [۳۳]. خان و همکارانش در سال ۲۰۱۷ خواص حرارتی و شیمیایی کامپوزیت پلی آکریلونیتریل-نانولوله کربنی الکتروریسی شده را مشخصهیابی و بررسی کردند [۳۴]. چاولا و همکارانش در سال ۲۰۱۶ خواص مکانیکی کامیوزیت پلى آكريلونيتريل- نانولوله كربنى تك ديواره تحت شرايط كشش داغ را ارزیابی کردند [۳۵]. سونگ و همکارش در سال ۲۰۱۷ خواص حرارتی، ترشوندگی و نفوذ پذیری غشاء نانو لیفی پلی آکریلونیتریل-نانولوله کربنی تک دیواره را بررسی کردند و نتیجه گرفتند نانو لولههای بكار رفته خاصيت آبدوستي پلياكريلو نيتريل را افزايش دادند [۳۶]. ژانگ و همکارانش در سال ۲۰۱۸ رفتار رئولوژیکی محلول پلیآکریلونیتریل- نانولوله کربنی چند دیواره با گروه عاملی آمین در

حلال دی متیل سولفو کساید را بررسی کردند [۳۷]. کامپوزیتهای پلی آکریلونیتریل-نانولوله کربنی به واسطه برهمکنشهای بین سطحی قوی و مناسب نانولولههای کربنی چنددیواره با پلی اکریلونیتریل به عنوان پلیمر شبه بلوری با ساختار میلهای شش وجهی و پیش ماده اصلی تولید الیاف کربن با کاربردهای زیاد، سبب شده خواص این کامپوزیت بیشتر مورد توجه قرار بگیرد. در دو دهه اخیر بعد از معرفی نانو الیاف کربن فعال توجه محققان روی فرایندهای پایدارسازی، کربونیزاسیون و فعالسازی آنها جلب شد. نوی فرایندهای پایدارسازی، کربونیزاسیون و فعالسازی آنها جلب شد. فعال – نانو لوله کربنی با اندازه تخلخل در محدوده مزو انجام شد و از آن بعنوان الکترود مناسب در سلول خورشیدی حساس به رنگ استفاده کردند [۸۳]. از طرفی محققان اخیراً در مورد افزایش نانو لولههای کردند و می کاربردی بخصوص کاربرد کامپوزیتهای نانو الیاف کربنی قال بعنوان جاذب آلایندههای محیط آبی و گازی تحقیقات

زیادی انجام دادند [۳۹–۳۴]. اسرافیلزاده و همکاران در سال ۲۰۰۹ روی پایدارسازی پیش ماده پلیاکریلونیتریل و تبدیل آن به نانوالیاف کربن فعال تحقیق کردند [۴۴]. دو کار تحقیقی جداگانه از لیو و همکارانش در سال ۲۰۱۱ روی خواص نانو الیاف کربن فعال – نانو لوله کربنی ژل ریسی شده و شرایط پایدارسازی و فعالسازی آنها ارایه شد [۴۵, ۴۶].

در تحقیق حاضر، از نانولولههای کربنی چند دیواره بدون گروه عاملی برای تهیه و تولید نانوالیاف کامپوزیت کربنی از پیشماده پلیاکریلو نیتریل استفاده شد. یکی از چالش های مهم تحقیق جلوگیری از تجمع نانو لولههای کربن چند دیواره بدون گروه عاملی و ایجاد پراکنش پایدار و مناسب آنها در بستر پلی اکریلو نیتریل بود که با استفاده از پلىوينىل پيروليدون شرايط پراكنش مناسب نانو لولەھا بە ھمراه استفاده از روش فراصوت برای پراکندگی آنها در محلول ایجاد شد تا ولتاژ بحرانی برای شروع فرایند الکتروریسی بدون سوزن کاهش یابد. در کار تحقیقی مشابهی توسط یاردیمچی و همکارانش در سال ۲۰۱۷ از پلی پیرول برای تشکیل پراکنش پایدار نانو لولههای کربن در بستر پلی اکریلو نیتریل و جلوگیری از مشکل تجمع آنها استفاده شد [۴۷]، که به علت مشکلات زیست محیطی و سرطانزایی در تحقيق حاضر از پلي پيرول استفاده نشد. نانوالياف توليد شده با دو روش متفاوت الکتروریسی سوزنی و بدون سوزن با رشتهسازهای سیلندری و دیسکی با جزئیات بیشتر نسبت به تحقیقات گزارش شده پیشین مقایسه گردید. پس از پایدار سازی، کربونیزاسیون و فعالسازی نانو الیاف در کورههای لولهای مناسب و تولید نانو الیاف کربن فعال -نانو لوله کربنی چند دیواره، ساختار شیمیایی، ریزساختار و تخلخل نانوالیاف در هر سه حالت خالص، پایدار شده و فعال شده با روشهای طيفسنجى زيرقرمز تبديل فوريه (FTIR)، ميكروسكوپ الكتروني روبشی (SEM)، گرماسنج پویشی تفاضلی (DSC)، پراش پرتو ایکس (XRD) و جذب گازی نیتروژن (BET) ارزیابی شد.

۲- تجربیات ۲-۱- مواد

پلی اکریلو نیتریل (کو پلیمر اکریلو نیتریل با خلوص ۹۴ درصد و ۶ درصد متیل متاکریلات) با وزن مولکولی میانگین ۳۰۰ تا ۵۰۰ هزار گرم بر مول از شرکت پلی اکریل اصفهان، حلال N,Nدی متیل فرم آمید (DMF) با فرمول C₃H₇NO باخلوص ۹۸ درصد از شرکت مرک، نانولوله کربنی چند دیواره بدون گروه عاملی با قطر ۵–۱۵ نانومتر و خلوص ۹۹ درصد از شرکت US NANO آمریکا، پلی وینیل پیرولیدون، اسید سولفوریک، پتاس، اسید نیتریک و سود با خلوص

۲-۲- روش کار

طراحی آزمایش ها و تهیه مواد اولیه بخش تجربی در سه مرحله

انجام شد. ابتدا با روشهای الکتروریسی متداول و بدون سوزن در مقياس نيمه صنعتي، نانو الياف پلي اكريلو نيتريل و نانو الياف كامپوزيت پلیاکریلو نیتریل –نانو لوله کربن چند دیواره تولید شدند. بطوری که مقدار ۲/ ۰، ۰/۵ و ۱ درصد وزنی از نانولوله های کربنی داخل حلال دىمتيل فرم اميد به همراه ١٠ درصد وزنى پلىوينيل پيروليدون ریخته و در بشر ۴۰۰ تا ۶۰۰ میلی لیتر از محلول نهایی ساخته شد و در دستگاه فراصوت به مدت ۲۰ دقیقه قرار داده شد تا محلول با پراکنش پایدار ایجاد شود. سپس مقدار لازم از پلیآکریلونیتریل با غلظت ۱۱ درصد وزنی به محلول بالا اضافه شد و در دمای محیط به مدت ۲۴ ساعت روی همزن مغناطیسی قرارگرفت. محلول ۱۱ درصد وزنی پلیاکریلو نیتریل خالص نیز تهیه شد. آزمایشهای اندازه گیری رسانایی و گرانروی محلولها (با اسپیندل شماره ۳) برای هر نمونه با ۴ تکرار انجام گرفت و میانگین آنها گزارش شد. سیس نانو الیاف با فرایندهای الکتروریسی بدون نازل با دو رشته ساز دیسکی و سیلندری در محدوده ولتاژ ۴۵–۶۸ کیلو ولت و روش الکتروریسی معمولی با ولتاژ ۱۵–۱۸ کیلو ولت تولید شد. در مرحله دوم با کوره های الکتریکی لولهای مناسب دارای شیب حرارتی و با استفاده از گازهای اکسیژن و نیتروژن خالص بخشی ازنانو الیاف تحت مراحل پایدارسازی در دمای ۲۶۰ –۲۶۵ درجه سانتیگراد و در مدت ۲ ساعت، کربونیزاسیون در دمای ۶۰۰–۲۵۰ درجه سانتیگراد و مدت ۲ساعت و فعالسازی فیزیکی در دمای ۱۰۰۰–۶۰۰ درجه سانتیگراد به مدت ۸۰ دقیقه و در نهایت بعد از ۹۰ دقیقه سرد شدن تحت فرایند قرار گرفتند. در بخشی دوم از آزمایشها پس از پایدارسازی، فعالسازی شیمیایی با آغشتهسازی نانو الياف با محلول اسيد سولفوريک ۶ مولار و پتاس ۶ مولار و عمليات حرارتی تحت دمای ۲۵۰–۹۰۰ درجه سانتیگراد به مدت ۳ساعت انجام گرفت. در بخش سوم از این تحقیق مشخصهیابی و بررسی ویژگیهای مختلف نانو الیاف تولید شده خالص و قبل از پایدارسازی و بعد از فعالسازی با روشهای BET، گرماسنج پویشی تفاضلی، میکروسکوپ الکترونی روبشی، پراش اشعه ایکس و طیفسنجی زیر



قرمز تبدیل فوریه در سه شکل خام، پایدار شده و فعال شده مورد بررسی و مقایسه قرار گرفتند. لازم به ذکر است که به علت سرعت بالاتر تولید و یکنواختی بهتر نمونه های تهیه شده از رشته ساز دیسکی نسبت به نوع سیلندری، نمونه های انتخاب شده برای آزمایش های تحقیق حاضر همه از رشته ساز دیسکی و روش بدون سوزن انتخاب شدند.

مشخصات تجهیزات بکار رفته در مراحل تجربی تحقیق حاضر به شرح زیر است:

هيتر و همزن مغناطيسي براي آماده سازي محلول الكتروريسي شامل نانولوله کربن، پلی اکریلونیتریل، دستگاه همزن فراصوت مدل Sonorex از شرکت Bandelin آلمان برای پخش شدن یکنواخت نانولولههای کربنی. میکروسکوپ نور پلاریزه مدل -Nikon Micro phot-FXA ساخت کشور ژاین برای بررسی تغییرات اولیه نمونههای پلیآکریلونیتریل وکامپوزیت نانولوله کربنی طی فرایندهای حرارتی و الكتروريسي. دستگاه الكتروريسي متداول افقى شامل منبع تغذيه ولتاژ بالا Gamma high voltage، يمب تغذيه سرنگي مدل 1235 ژاپن، پايه نگهدارنده و فويل آلومينيومي بعنوان جمع كننده نانو الياف. دستگاه الکتروریسی بدون سوزن در مقیاس نیمه صنعتی شامل صفحه نمایشگر تنظیمات کامل، رشتهسازهای دیسکی و غلتکی و ورقههای استیل با فویل آلومینیومی بعنوان جمع کننده نانو الیاف ساخت شرکت نانو فناوران مقیاس ایران. کورههای الکتریکی لولهای از شركت MTDI مدل Z.900C(CVD).1 ايران با قابليت برنامهريزي عملیات حرارتی برای فعالسازی شیمیایی و شرکت ATBIN با قابلیت ایجاد حرارت در محدوده دمایی C° ۲۰ –۱۲۰۰مجهز به نرمافزار قابل برنامهریزی با قابلیت ایجاد شیب حرارتی و ورودی گاز اکسیژن خالص برای پایدارسازی و گاز نیتروژن خالص برای فرایند کربونیزه کردن و فعالسازی فیزیکی نانو الیاف وکپسول های گاز اکسیژن و نیتروژن خالص. ميكروسكوپ الكترونى روبشى مدل Tescan MV2300 ساخت جمهوری چک با دستگاه لایه نشانی طلای مورد استفاده



شکل ۱: تصاویر مربوط به دستگاه تولید نانو الیاف کامپوزیت نانو لوله کربنی – نانو الیاف پلیاکریلو نیتریل با رشتهساز دیسکی به شکل تیغههای دوار با رنگ سیاه (A) و نانو الیاف پلیاک (B) در دستگاه بدون سوزن

شرکت Bal-Tec ساخت سوئیس. دستگاه گرانروی سنج مدل Brookfield آمریکا و هدایت سنج Jenway آلمان برای اندازه گیری گرانروی و هدایت الکتریکی محلول های الکتروریسی. دستگاه تامین ولتاژ ARMAAPS-1363PDC و دستگاه اندازه گیری شدت جریان عبوری ADM-552R digital multimeter دستگاه گرماسنج LAU- دستگاه مدل STAR SW 9.01 با خنک کننده مدل LAU- دستگاه طیف سنجی زیر قرمز تبدیل فوریه از شرکت DA Proline rp855 مدل STAR SV 9.01 با خنگ شرکت DA Proline rp855 مدل مدل 10.00 ساخت هاند برای ساختار شیمیایی و گروه های عاملی نانو الیاف. دستگاه تفرق سنجی پراش اشعه ایکس XRD Philips مدل 10730 ساخت هاند برای اساس میزان جذب نیتروژن در دمای ۷۷ کلوین مدل اسان میزان جذب نیتروژن در دمای ۱۷

۳- نتایج و بحث

۳-۱- مقایسه روشهای الکتروریسی سوزنی و بدون سوزن در تولید نانوالیاف

نمای کلی دستگاه الکتروریسی بدون سوزن و دستگاه نانواسپایدر بکار رفته برای تولید نانوالیاف در شکل ۱ نشان داده شد.

درمورد رشته سازهای بدون سوزن مشاهدات در هنگام تولید الیاف چنین نشان می داد که در قسمت دوطرف انتهای لبه رشته ساز سیلندری بیشترین توزیع شدت میدان الکتریکی وجود داشت، اما برای رشته ساز دیسکی، بیشترین توزیع شدت میدان الکتریکی در

تمام لبههای آن متمرکز بود. بطور کلی در مقایسه، رشتهساز سیلندری وابستگی بیشتری را به ولتاژ اعمالی برای الکتروریسی بدون سوزن نسبت به رشتهساز دیسکی نشان میداد. با هردو نوع رشتهساز، ساختار بدون نقص و كاملى از نانوالياف براى هردونوع محلول الكتروريسي بدست آمد. در مقایسه با الکتروریسی متداول، قطر بدست آمده بیشتر و قطر در نانوالیاف تولید شده با الکتروریسی بدون سوزن توزیع پهن تری را نشان میداد؛ به گونهای که قطر متوسط نانوالیاف اولیه در روش بدون نازل از ۲۸۲ تا ۶۹۸ نانومتر و برای روش متداول الکتروریسی از ۴۳۹ تا ۴۷۹ نانومتر متغیر بود. در مقایسه رشتهسازها، نانوالیاف تولیدی با رشتهساز دیسکی، ظریفتر با قطر کمتر و توزیع باریکتری نسبت به رشتهساز سیلندری داشت. در رشتهساز دیسکی، از بالای لبه دیسک بطرف سطح محلول، شدت میدان الکتریکی کاهش را نشان میداد و بطور کلی، شدت میدان الکتریکی رشتهساز سیلندری کمتر از دیسکی میباشد. بنابراین توزیع نایکنواخت شدت میدان درامتداد سطح رشته ساز سیلندری می تواند منجر به تولید نانو الیاف زبرتر در میانه سطح سیلندر نسبت به نانو الیاف تولید شده در دو انتهای آن گردد. به همین علت در رشتهساز دیسکی توزیع قطر نانو الیاف، باریکتر و قطر آنها ظریفتر از رشتهساز سیلندری بود که مطابقت با نتایج نیو و همکارانش [۷] دارد. اختلاف منحنی شدت میدان الکتریکی بین دو رشتهساز تفاوت این دو نوع سیستم بدون سوزن را چنین بیان می کند که رشتهساز دیسکی نسبت به سیلندری برای شروع فرایند الکتروریسی نیاز به ولتاژ بحرانی کمتری دارد. از طرفی مقدار نانو لوله کربنی چند دیواره نسبت به پلیاکریلو نیتریل اثر بیشتری روی



شکل ۲: تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی ۴ نمونه کامپوزیت نانو کربنی پایدارسازی شده



شکل ۲: تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی ۴ نمونه کامپوزیت حاوی نانو لوله کربنی (کربونیزه و فعال شده)

16

14 12

6 4 2

ามประเพิ่ม 1.5 ช



14 12 10 قطر الياف (تانومتر) يلى اكريلونيتريل بابدارشده(سوزنى-ميالكين قطر ٧٢٣±٢٢ نانومتر) 25 20 تعداد الباف 15 10 ده ۱۵۵۵ ۵۵۵ قطر الیاف(تاتومتر) 600 1200 ناتولوله كربنى فالدرصديلي اكوبلونيتريل پايدارشده فبدون سوزن پانگېن قطر ۲۲±۴۲۲ نانومتر) 12

ئلولوله كربتى ٢/ -درصد-يلى اكربلونيتريل پابدارشد

ین قطر ۲۰ ±۶۱۸ ناتو

4 2





600 600 قطر الباف(ناتومتر) ناتولوله کرمنی (درصد-یلی اکریلونیتریل پایدارشده (بدون سوزن-میانگین قطر ۱±۲۲ ۵۰ ناتومتر) 12 10 تعداد الياف ه



400 500 قطر الناف(نائومتر)

600

700



شبکل ۲: نمودارهای فراوانی قطر۶ نمونه نانو الیاف پایدارشده پلیاکریلو نیتریل و نانو لوله کربن – پلیاکریلو نیتریل.

شرایط تولید این دو رشتهساز نشان داد به گونهای که تمام نمونههای نانو الیاف کامپوزیت نانو لوله کربن چند دیواره با روش بدون سوزن به راحتی و با ظاهر یکنواخت در حجم بالاتر و در زمان کوتاهتری تولید شدند.

۲-۲- بررسی ریخت شناسی نانوالیاف

شکل های ۲ و ۳ تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی نانوالیاف تولید شده پایدارسازی شده و کربونیزه – فعالسازی شده را در بزرگنمایی ۵۰۰۰ برابر نشان میدهند. ۵۰ لیف از تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی از مکانهای مختلف نمونهها در بزرگنماییهای استاندارد انتخاب شد و با استفاده از نرمافزار Image j و SPSS متوسط قطر نانوالیاف محاسبه شد. با توجه به تصاویر، در مورد نانوالیافی که نانولوله كربنى چندديواره به آنها اضافه شدهاست، اگرچه سطح نانوالياف با افزایش درصد نانولولهها زبرتر به نظر می رسد، اما ساختار آنها یکنواخت و بدون نقص است. در همه شکلهای میکروسکوپ الکترونی روبشی ارائه شده، سطح مطلوب ساختاري نانوالياف به علت يراكندگي مناسب نانولولههای کربنی در بستر پلیاکریلونیتریل است. به نظر میرسد این امر ناشی از توزیع مناسب نانولولهها در ماتریس پلیاکریلونیتریل و به دلیل برهمکنش قوی بین پیوندهای π - π در نانولوله کربنی و گروه نیتریل در پلیاکریلونیتریل میباشد [۱۰]. به طور کلی نتایج آزمایش نشان داد که با افزایش مقدار نانولولههای کربنی چند دیواره قطر نانوالیاف تولید شده افزایش یافت و این افزایش در نانوالیاف كربونيزهشده و فعال شده، نسبت به نانوالياف اوليه و پايدار شده كمتر بود. بطور كلى نانوالياف توليد شده از روش الكتروريسي بدون سوزن، قطر بیشتر ولی یکنواختی کمتری نسبت به نانوالیاف تولیدی با روش الكتروريسي متداول داشت.

در شکل ۴ نمودارهای فراوانی قطر نانوالیاف پایدار شده مورد مقایسه قرار گرفتهاست. نتایج تحلیل واریانس نرم افزار SPSS در سطح معناداری افزایش قطر نانوالیاف تولید شده را برای حالت اولیه از مقدار میانگین ۲۸۲ mm ۲۸۲±۲۵ تا mn ۸۹۵±۲۴ برای نانوالیاف پلی اکریلونیتریل تولید شده با الکتروریسی متداول تا نانو الیاف کامپوزیت حاوی یک درصد نانو لوله کربنی چند دیواره با انحراف معیار بین ۱۱تا ۱۵ با افزایش نانولولههای کربنی چنددیواره به ماتریس پلی اکریلونیتریل تایید کرد. در نانوالیاف پایدار شده با افزایش غلظت نانولولههای کربنی از ۰ تا ۱

درصد وزنی، متوسط قطر نانوالیاف از ۲۵±۳۸۸ نانومتر برای نانوالیاف پلی اکریلو نیتریل تولید شده با الکتروریسی سوزنی به ۲۲±۵۰ نانومتر برای نانوالیاف کامپوزیت حاوی یک درصد نانو لوله کربنی چند دیواره با انحراف معیار بین ۱۱ تا ۱۴رسیدهاست و در نانو الیاف کربونیزه و فعال شده با افزایش غلظت نانولولههای کربنی از ۰ تا ۱ درصد وزنی، متوسط قطر نانو الیاف از ۲۱±۱۶۱ نانومتر تا ۲۴±۴۲۹ برای نانوالیاف PAN تولید شده با الکتروریسی متداول تا نانو الیاف کامپوزیت حاوی یک درصد نانو لوله کربنی چند دیواره با انحراف معیار بین ۱۱ تا

۳-۳- نتایج آزمایش سنجش گرانروی و هدایت الکتریکی محلولهایالکتروریسی

با افزودن نانولولههای کربن به محلول پلیاکریلونیتریل، گرانروی و هدایت الکتریکی محلولهای الکتروریسی بر اساس خواص ویژه نانولولهها نسبت به محلول پلیاکریلونیتریل خالص، مطابق انتظار افزایش یافت. در واقع افزایش نانولولهها در محلول، منجر به افزایش جریان الکتریکی در فرآیند الکتروریسی شد و نیروی دافعه الکتریکی بین نانوالیاف به شدت تقویت شد و برای جت سیال، زمان کافی برای کشیده شدن وجود نداشت که این فرآیند منجر به افزایش قطر نانوالیاف با افزایش درصد نانولولههای کربنی چند دیواره نیز شد. کربنی چند دیواره در حلال آلی است. چالش اساسی پراکنش نانولولهها در محلولهای پلیمری، سطح ویژه زیاد و نیروهای جاذبه واندروالسی پراکندگی پایدار آنها در محلول پلیاکریلو نیتریل، تولید نانوالیاف با ساختار بدون نقص میباشد که در آزمایش میکروسکوپ الکترونی روبشی قابل مشاهدهاست.

۳-٤- نتایج آزمایش گرماسنجی پویشی تفاضلی نانو الیاف و تعیین درجه حلقویسازی نانو الیاف

منحنیهای گرماسنجی پویشی تفاضلی برای نانوالیاف پلی اکریلونیتریل و پلی اکریلو نیتریل – نانو لوله کربنی چند دیواره، برهمکنش حرارتی متفاوتی به دلیل افزوده شدن نانولولههای کربنی چنددیواره به نانوالیاف پلی اکریلونیتریل نشان داد. به گونه ای که در نانو الیاف کامپوزیت حاوی

	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	0));	
نمونه	آنتالپی نمونه پایدار شده (کیلوژول بر مول)	أنتالپی نمونه خالص (کیلوژول بر مول)	درجه حلقوی سازی
پلی اکریلو نیتریل ٪۱۱۱پایدار شده با الکتروریسی سوزنی	47/VX	011/78	۹۱/۴۳
پلی اکریلو نیتریل ٪۱۱پایدار شده با الکتروریسی بدون سوزن	44/01	۵۱۰/۲۹	۹ ۱/۲
پلی اکریلو نیتریل ٪۱۱-نانولوله کربن چند دیواره۲۰۰ ٪ پایدار شده با الکتروریسی بدون سوزن	۳۸/۸۹	۵۴۱/۱۱	۹۲/۸۱
پلی اکریلونیتریل/۱۲-نانولوله کربنی چنددیواره ۱٪ پایدارشده با الکتروریسی بدون سوزن	89/97	۷۱۲/۶۵	१४/٣٩

جدول ۱: پارامتر های محاسبه اندیس حلقوی سازی درنمونه های پایدار شده آزمایش گرماسنجی پویشی تفاضلی

نانو لوله کربنی چند دیواره به نسبت نانو الیاف پلیاکریلو نیتریل دمای شروع فاز انتقال، کاهش یافت و کمیت آنتالپی در نانوالیاف کامپوزیت حاوی نانولوله کربن بیشتر از نانوالیاف پلی اکریلو نیتریل خالص بود و پیک بدست آمده در آنها، پهن تر و سطح زیر نمودار آنها از نانوالیاف پلیاکریلو نیتریل خالص بزرگتر بود. در واقع، پراکندگی یکنواخت و مناسب نانولولههای کربنی چنددیواره کربن در ماتریس پلیاکریلونیتریل منجر به انجام واکنشهای حرارتی شیمیایی متفاوتی خواهد شد. اما بین نمونههای تولید شده با دو روش الکتروریسی، تفاوت مشخصی مشاهده نشد. نتایج جدول ۱ نشان داد که با افزایش دمای پایدارسازی تا ۲۷۰ درجه سانتیگراد درجه حلقوی سازی که از رابطه زیر بدست می آید:

$$CD\% = \left(1 - \frac{\Delta H_{0x}}{\Delta H_0}\right) \times 100 \tag{1}$$

که_{0x}ΔH آنتالپی نمونه پایدار شده و ΔH آنتالپی نمونه خالص در آزمایش گرماسنجی پویشی تفاضلی میباشند.

محاسبات نشان داد که درجه حلقویسازی گرچه با استفاده از مقادیر بیشتر نانولولههای کربنی چند دیواره افزایش یافته است اما این افزایش برای نمونه نانوالیاف با ۱ درصد نانولوله کربن در مقایسه با نانوالیاف پلی اکریلو نیتریل خالص، تنها تا ۳% بودهاست.

در حقیقت، با افزایش نانولولههای کربن، پیوندهای کووالانسی بین اتمهای کربن نانولولهها و کربن گروه نیتریل و اتمهای کربن نانولولهها با یکدیگر افزایش مییابد و بخاطر اثرمحدود کردن تحرک نانولولههای کربن، مقدار عکسالعملهای سطحی بین پلیاکریلو نیتریل و نانولولههای کربنی افزایش مییابد و تحرک زنجیرهای پلیمری کاهش مییابد و به عبارت دیگر، حلقوی شدن در طی فرآیند پایدارسازی افزایش مییابد. در طی فرآیند پایدارسازی هم آنتالپی حلقوی شدن و هم اکسیداسیون کاهش مییابند که کاهش آنتالپی، راندمان بالاتر واکنش پایدارسازی را به همراه دارد. نتایج آزمایش گرماسنجی پویشی تفاضلی نشان داد که درصد اتلاف وزن در مورد نانوالیاف پلیاکریلو نیتریل بخاطر سطح مخصوص بالای نانوالیاف کم است، در حالی که در مورد نانوالیاف پلیاکریلو نیتریل – نانولوله کربنی چند دیواره کربونیزه شده در مقایسه با نانوالیاف پایدار شده مذکور، کمتر

است که علت آن افزایش پایداری ساختار و حذف نیتروژن، هیدروژن، آب، هیدروژنسیانید و گازهای دیگر است؛ در حالی که مقدار کربن در فرآيند كربونيزاسيون افزايش مييابد. انديس حلقويسازي ساختار پایدار شده با استفاده از درصد بیشتر از نانولولههای کربن در مقایسه نانو الیاف حاوی ۱ درصد نانولوله کربن در برابر نانوالیاف پلی اکریلونیتریل خالص نشان داد افزودن نانولولههای کربن چنددیواره جمعشدگی شیمیایی نانوالیاف پلیاکریلو نیتریل در طی پایدارسازی را کاهش داد و با افزایش مقدار بلورینگی پلیاکریلونیتریل، ساختار بلوری آنرا تحت تاثیر قرار داد. این امر منجر به شکل گیری پلیمر پایدار شده با نظم بالا در مناطق درون فازی شده و آرایشیافتگی بستر پلیاکریلو نیتریل پايدارشده را بهبود بخشيد. همچنين افزودن نانولوله كربنى، رفتار فاز انتقال دمای پایدارسازی را نیز تحت تاثیر قرار داد. با روشهای محاسباتی مانند روش کسینجر [۴۸]، اوزاوا [۴۹] و تحقیقات زاسمن [۴۳] می توان نشان داد که با افزایش دما، فعالیت مرحله پایدارسازی کاهش می یابد. مقایسه نتایج به دست آمده نشان داد که مقادیر انرژی فعالسازی بدست آمده در هر دو روش کیسینجر و اوزاوا به هم نزدیک است. همچنین مشاهده شدکه افزایش دما از ۲۰۰ به ۲۷۰ درجه سانتیگراد بطور قابل توجهی سبب کاهش انرژی فعالسازی شد.در طی فرآیند پایدارسازی میزان آنتالپی هم در مرحله حلقوی شدن و هم در مرحله اکسیداسیون کاهش می یابد. به عبارتی دیگر هرچه کاهش آنتالپی بیشتر باشد، واکنش پایدارسازی کامل تر انجام شدهاست. با افزایش دمای پایدارسازی از ۲۰۰ به ۲۷۰ درجه سانتیگراد، آنتالیی واکنش (که از مجموع آنتالپیهای مرحله حلقویسازی و اکسیداسیون تشکیل می شود) در حدود ۸۰% کاهش می یابد که این امر نشان دهنده تكميل واكنش پايدارسازي بود.

۳–٤- نتایج اَزمایش طیفسنجی زیر قرمز تبدیل فوریه و تعیین ساختار بلوری نانو الیاف کامپوزیتی

طیفسنجی زیر قرمز تبدیل فوریه نانوالیاف خام تولید شده در این تحقیق در شکل ۵ نشان داده شدهاست. همانطور که در این شکل مشخص است، پیک در عددهای موجی ^۱-۲۲۴۲ cm⁻¹ مربوط به گروه به گروه نیتریل (کششی)، ^۱-۱۷۲۷/۱ ح۹/۱۲۲ مربوط به گروه



شکل ٥: طيف زيرقرمز تبديل فوريه از نانوالياف پلى اكريلو نيتريل – نانولوله كربنى چند ديواره خام توليد شده

 $\rm CH_2$ کربونیل (کششی)، ¹-۲۹۳۲ مربوط به گروه $\rm CH_2$ مربوط به گروه $\rm CH_2$ کربونیل (کششی) و ¹آلیفاتیک (کششی) و ¹-۱۴۴۵ cm مربوط به گروه و آلیفاتیک (خمشی) به ترتیب برای نانوالیاف خام الکتروریسی شده و نانوالیاف کامپوزیت حاوی نانولوله کربن دیده شد. شاخص بلورینگی در طیف سنجی زیر قرمز تبدیل فوریه را میتوان با محاسبه نسبت سطح زیر منحنی سطح زیر منحنی پیک گروه کربونیل ($\rm A_{1730}$) به سطح زیر منحنی پیک گروه کربونیل ($\rm A_{1730}$) به سطح زیر منحنی پیک گروه زیاطه زیر تعریف کرد.

$$CF = \frac{A1730}{A2242} \tag{(Y)}$$

این شاخص را می توان بعنوان معیاری برای مقایسه مقدار بلورینگی نسبی به شمار آورد، بطوریکه با رابطه عکس بین شاخص و درجه بلورینگی با افزایش این شاخص، درجه بلورینگی کاهش می یابد [۵۰]. باید توجه داشت که از روش طیف سنجی زیر قرمز تبدیل فوریه فقط می توان برای بررسی بلورینگی در کوپلیمر پلی اکریلونیتریل حاوی کومونومر متیل آکریلات یا آکریلیک اسید استفاده کرد. در کویلیمر پلىاكريلو نيتريل حاوى اين كومونومرها، گروههاى كربوكسيل باعث فاصله زنجیرهای پلیمری شده و از مقدار بلورینگی میکاهند. نتایج این تحقیق که با استفاده از نرم افزار OMNIC بدست آمد تایید کرد که با افزایش درصد نانولولههای کربنی چنددیواره در نانوالیاف، مقدار بلورینگی آنها نیز افزایش یافت. با توجه به نتایج، درصد بلورینگی نانوالیاف پلیاکریلو نیتریل خالص حدود ۳۳ درصد بوده و در نانوالیاف حاوی ۰/۲ % وزنی نانولولههای کربنی چنددیواره به ۴۳ درصد و در نانوالیاف حاوی ۰/۵% وزنی نانولولههای کربنی به ۴۵ درصد و در نهایت در نانوالیاف حاوی ۱% وزنی نانولوهای کربن تا ۴۶/۵ درصد افزايش يافت.

برای نانوالیاف پایدارشده تولیدی، پیکهایی مشابه نانوالیاف پیش از پایدارسازی با تغییرات مشاهده شد. در عددهای موجی ^۱-۲۲۴۲ CM ۲۲۳۹ مربوط به گروه نیتریل (کششی) اما پیک مربوط به گروه ₂-CH آلیفاتیک (خمشی) در ^۱-۱۴۴۵ Cm دف شدهاست و پیک مربوط به گروه کربونیل (کششی) از عدد موجی ^۱-۱۷۲۷/۱ Cm ۱۷۲۹/۴ به عدد موجی ^۱-۱۱۶۸ cm

۲۹۲۲–۲۹۲۲ تغییر مکان پیدا کردهاست. همچنین پیکهای
جدیدی شامل گروه C=N (کششی) در عدد موجی ^۱ -۱۶۰۵ م/۱۶۰۵
۱۶۰۱ و پیوند C-H≣ (کششی) در عدد موجی ^۱ -۲ ۷۹۶/۸۰
ایجاد شدهاست. در واقع پیکهای طیف سنجی زیر قرمز تبدیل فوریه
تمام نمونههای نانوالیاف در حالت اولیه برای نانوالیاف پلیاکریلو نیتریل
و پلیاکریلو نیتریل – نانو لوله کربنی چند دیواره بسیار مشابه است.
اما افزودن نانولولههای کربنی چنددیواره منجر به تشکیل ساختار
کربن با نظم بیشتری شدهاست. جذب نیتریل در طیفسنجی زیر
قرمز تبدیل فوریه به سه نوع گروههای نیتریل تقسیم میشود: نیتریل
واکنش نداده، بتا آمینونیتریل و نیتریل با پیوندهای دوگانه مزدوج. پس
از مرحله پایدارسازی برای نمونههای نانو الیاف پلیاکریلونیتریل حاوی
یک درصد نانولولههای کربنی، تعداد بیشتری از نیتریل باند دوگانه
مزدوج در مقایسه با بتا آمینونیتریلها مشاهده گردید. بتاآمینونیتریلها
در انتهای مرحله حلقوی شدن شکل می گیرند و راندمان بالاتر فرآیند
پایدارسازی در تبدیل ساختار اولیه نانوالیاف تولید شده به ساختار
حلقوی را تایید میکند. اگرچه طیفسنجی زیر قرمز تبدیل فوریه
الیاف پلیاکریلونیتریل با کومونومرهای متفاوت، دارای اختلاف است،
اما در همه طیفها مشخص میگردد که در طی فرایند پایدارسازی،
پیکهای مربوط به پیوندهای C≡N و CH بشدت کاهش مییابد
که این امر نشاندهنده حلقوی شدن گروههای نیتریل و انجام عملیات
پایدارسازی حرارتی است. برای ارزیابی بازده پایدارسازی پارامتر

CH₂ آلیفاتیک (کششی) از ۲۹۲۹-۲۹۳۹ ۲۹۳۹ به عدد موجی

$$EOR\% = \frac{I_{1600}}{I_{1600} + I_{2240}} \times 100$$
 (Y)

ییشرفت واکنش (EOR) بصورت رابطه (۳) تعریف می شود [۵۰]:

در این رابطه I₁₆₀₀ و I₂₂₄₀ به ترتیب مربوط به شدت پیک در عدد موجی ^{۱-}۲۶۰۰ نشانگر حضور پیوند C=N، و شدت پیک در طول موج ^{۱-}۲۲۴۰ نشانگر پیوند N=C میباشند. هرچه شدت پیک ^{۱-}۲۲۴۰ cm کاهش و شدت پیک ^{۱-}۱۶۰۰ cm افزایش بیشتری یابد، پایدارسازی کاملتر و بازده بالاتری را نشان خواهد داد. مطالعه طیفسنجی زیر قرمز تبدیل فوریه این نمونهها نشان میدهد که دما

کد نمونه (پایدارشده)	دما (N°)- زمان (h)	I ₁₆₀₀	I ₂₂₄₀	درصد پیشرفت واکنش	درصد کاهش وزن
پلى اكريلونيتريل	YVY	•/۶٨٢	•/•¥¥	۹ • / ۴۵	۳۲/۰
نانولوله کربنی چنددیواره۲/۰٪	۲۷۰-۲	+/Y∆+	•/•۶٣	97/70	۳۳/۲
نانولوله کربنی چنددیواره۵٪۰۰	YV•-Y	٠/٩٩٠	•/•9۵	۹۳/۸۳	۳۵/۵
نانولوله کربنی چنددیواره۱٪	۲۷۰-۲	+/٩١٩	۰/۰۵۱	94/14	۳۷/۰

جدول ۲: پارامترهای حاصل از آزمایش طیف سنجی زیرقرمز تبدیل فوریه برای نانوالیاف پایدار شده

اثر قابل توجهی در افزایش حلقوی شدن ساختار دارد. اگرچه نتایج تاثیر بیشتر نقش دما نسبت به زمان در مرحله پایدارسازی نشان داده است، اما نرخ افزایش دما تاثیر قابل توجهی در پایدارسازی نانوالیاف نئاشته است. در محدوده زمانی ۲–۱ ساعت، افزایش بازده زیاد نیست، بنابراین میتوان زمان مناسب را ۱ ساعت در نظر گرفت. در زمانهای بیش از ۲ ساعت، بازده کاهش پیدا میکند که این امر را میتوان به تخریب اکسیداسیونی ساختار پلی اکریلونیتریل نسبت داد [۵۰].

٣-٥- نتايج أزمايش پراش پر تو ايكس نانوالياف

شکل ۶ الگوی طیفهای پراش پرتو ایکس نانوالیاف تولید شده پلیاکریلو نیتریل و پلی اکریلو نیتریل – نانو لوله کربنی چند دیواره را در حالت پایدارشده و کربونیزه و فعال شده را نشان میدهد.

پارامترهای این آزمایش شامل اندازه بلور (L_c) ، درصد بلوری، زوایای تفرق اشعه x ($\theta_{110}^{0.0}$)، فاصله صفحات بلوری ($\theta_{110}^{0.0}$)، و قطر مقطع کریستال ساختار هگزاگونال پلی اکریلونیتریل (R)، بدست آمده از رابطه (\mathfrak{F}) تا (\mathfrak{F}) با نرم افزار 6.1 (MDI jade 6.1 در جدول \mathfrak{T} ارائه شدهاست.

$$d_{hkl} = \frac{\lambda}{2\sin(\theta)} \tag{(f)}$$

$$L_{c} = \frac{0/9\lambda}{\beta\cos(\theta)} \tag{(a)}$$

که β عرض پیک در نصف ارتفاع پیک است. درصد بلوری نمونههای آزمایش پراش اشعه ایکس نیز توسط معادله (۶) محاسبه

$$X_c = \frac{I_c}{I + I} \times 100 \tag{8}$$



شکل ٦: مقایسه الگوهای پراش پرتو ایکس برای نانوالیاف پایدارشده، کربونیزه و فعال شده پلی اکریلو نیتریل و پلی اکریلو نیتریل – نانو لوله کربنی چند دیواره نیم درصد وزنی

که $_{\rm lc}$ ناحیه بلوری و $_{\rm a}$ ناحیه غیر بلوری (آمورف) منحنیهای پراش پرتو ایکس میباشند. طیفهای پراش پرتوایکس گرفتهشده در حالت خام برای نانوالیاف پلی اکریلو نیتریل دو زاویه تفرق ۱۶/۷ و ۲۵/۳ درجه و برای نانوالیاف پلی اکریلو نیتریل – نانو لوله کربنی چند دیواره دو زاویه تفرق کمتر ۱۶/۳ و ۲۴/۳ را نشان میدهد که زاویه ۲۶–۱۷ با صفحه $_{100}$ و زاویه ۲۵–۲۹ باصفحه ا متناسب است. نتایج جدول ۳ نشان میدهد که فاصله صفحات بلوری از یکدیگر در نانوالیاف کامپوزیت نانولوله کربن نسبت به نانوالیاف پلی اکریلو نیتریل خالص، افزایش داشتهاست. بخش کنار هم است و بعلت دافعه دوقطبی–دوقطبی گروههای نیتریل، قطر این میلهها از فاصله صفحات بلوری بزرگتر است. در نانوالیاف پلی اکریلو نیتریل خالص، مدار هم ای میلهها ی یتریل.

از طرفی در نانوالیاف پلی اکریلو نیتریل خالص این مقدار ° ۶ و در نانوالياف كامپوزيت حاوى يک درصد نانولوله كربنى، به مقدار ° ۶/۳ رسیدهاست که حاکی از افزایش دافعه بین گروه های نیتریل زنجيرها به علت تعداد كشش زياد سيال حين فرآيند الكتروريسي است و افزودن نانولوله کربن چنددیواره، موقعیت پیک پراش پرتو x را بسمت زاویههای کوچکتر منتقل میکند. عامل دوم اینکه برای ایجاد این مناطق بلوری به زمان مناسب هم نیاز است، زیرا زمان استراحت زنجیرهای پلیمری زیاد است و ایجاد مناطق بلوری نیازمند زمان بیشتری است. با توجه به نتایج بدست آمده از جدول و مقداربلورینگی بدست آمده برای نانوالیاف پلی اکریلونیتریل و کامپوزیت نانولوله کربنی، نتیجه میتوان گرفت حین فرآیند الكتروريسي مقدار كشش وارد بر جت سيال در مناطق ناپايداري خمش بسیار زیاد است و می تواند منجر به افزایش مناطق بلوری و مقدار بلورینگی نانوالیاف تولیدی شود و باعث شده که درصد بلورینگی در نانوالیاف پلی اکریلو نیتریل خالص، ۴۳% و در نانوالیاف کامپوزیتی حاوی نانولوله کربن این مقداربه ۴۹ درصد افزایش یابد؛ زیرا نانو لولههای کربنی چند دیواره در مقادیر کم می توانند بعنوان L_{c}/d_{100} مناطق هسته گذار برای ایجاد بلورینگی عمل کنند و پارامتر نشان دهنده مقدارآرایش یافتگی بلورها در ساختار پلی اکریلو نیتریل است. از طرفی، با افزایش یک درصد نانولولههای کربن چنددیواره به ساختار نانوالیاف پلی اکریلو نیتریل، اندازه بلور از مقدار ۲۵/۸ نانومتر به ۱۹/۷ نانومتر کاهش یافتهاست؛ به عبارتی نانولولههای كربن چندديواره شكل بلورى نانوالياف پلىاكريلونيتريل را تغيير و اندازه بلورها را کاهش دادهاست. نانولولههای کربنی چنددیواره اطراف بلورهای پلیاکریلو نیتریل را احاطه کرده و از بزرگتر شدن

اندازه بلورها جلوگیری میکنند و از طرفی با توجه به نقش آنها بعنوان مراكز هسته گذار، باعث افزایش درصد بلورینگی نانوالیاف می شوند. با توجه به مطالعه شکل شناسی و ریز ساختار نانوالیاف كامپوزيت پلى اكريلو نيتريل حاوى نانولولەھاى كربن چندديوارە می توان ادعا کرد که این نانولولههای کربنی، علاوه بر تغییرات شكل شناسى نانوالياف پلى اكريلو نيتريل، قابليت تغيير ريزساختار نانوالیاف را نیز دارند. ازدیاد طول بالای جت سیال در نواحی با ناپایداری خمشی بیشتر بود و منجر به افزایش درصد بلورینگی نانوالیاف کامپوزیت شد و در واقع، این ازدیاد طول بالا در فرایند الكتروريسى براى جت سيال، زاويه تفرق اشعه ايكس را بسمت زوایای کوچکتر انتقال میدهد. در طیفهای پراش پرتوایکس نانوالياف پلىاكريلو نيتريل و پلىاكريلو نيتريل – نانو لوله كربنى چند دیواره پایدار شده و کربونیزه و فعال شده برای نانوالیاف پلی اکریلو نیتریل، پیک تفرق قویای در زوایای ۱۶/۸=۲۷ و ۲۸/۶ و برای نانوالياف پلياكريلو نيتريل – نانو لوله كربني چند ديواره پيک تفرق قوی در زوایای ۱۶/۴=۲۵ و ۲۴/۵ دیده شد که در هر دو این زوایا متعلق به همان صفحات ۱۰۰ و ۱۱۰ ساختار هگزاگونال پلیمر مى باشند. در مورد نانوالياف كربونيزه و فعال شده شدت پيک تفرق اشعه ایکس با نانوالیاف پایدار شده متفاوت است، بگونهای که در نانوالیاف پایدار شده، یک پیک جدید در هر دو نانوالیاف تولیدشده پلیاکریلو نیتریل و کامپوزیت نانولوله کربن در زوایای ۲۵ زوایای ۲۶–۲۴ مربوط به صفحه ۰۰۲ بلور گرافیتی دیده شد اما در نانوالیاف کربونیزه شده زوایای ۲۵ حدود ۴۵–۴۴ درجه مرتبط با صفحه ۰۰۴ به دلیل حضور نانولولههای کربن چنددیواره نیز شکل گرفته که نتايج اين تحقيق با نتايج تحقيق Kaur.N و همكاراش مطابقت دارد [۳۲]. با شروع فاز پایدارسازی شدت پیکها کاهش یافت و زمانی که زاویه ۲۵۰ در مرحله پایدارسازی پیک تیزتری دارد و زاویه ° ۱۶/۸حذف شده است در واقع ساختار حلقوی نردبانی

مرحله پایدارسازی کامل شدهاست. در هر دو نوع نانوالیاف تولید شده، فاصله بین صفحات و اندازه بلور در نانوالیاف پایدار شده و کربونیزه شده در مقایسه با مرحله قبل از پایدارسازی کاهش نشان داد که در نتیجه شکل گیری یک ساختار گرافیتی فشرده در نانوالیاف تولیدی است. بنابراین دومنحنی متناسب با نمونههای نانوالیاف میباشد، یکی دارای پیک باریک و شدت کم و دیگری با پیک پهنتر و شدت بالا [۵۱]. این نتایج نشان میدهد که یک بخش کوچک از ساختار نردبانی بسیار منظم فقط با حضور نانولولههای کربن چنددیواره شکل گرفتهاست. بطور مشابه، پدیده یکسانی در نانوالیاف کربونیزه و فعال شده نیز قابل مشاهدهاست و این ادعا نیز وجود دارد که پایدارسازی در مناطق بینظم (أمورف) شروع می شود و سپس به مناطق کریستالی (بلوری) نفوذ می کند. بطور کلی در هر دو نوع نانوالیاف پلیاکریلو نیتریل و پلیاکریلو نيتريل -نانو لوله كربنى چند ديواره شدت پيکهاى تفرق، قبل و بعد از پایدارسازی و کربونیزاسیون تفاوت مشخصی نشان دادند [۵۲]. فاصله بین صفحات کریستالی d برای زاویه ۲۵ از رابطه براگ مطابق معادله (۲) بدست می آید.

$d = \frac{n\lambda}{2\sin\theta} \tag{V}$
که در آن، λ طول موج اشعه CuKα استفاده شده است که برابر
است با A ۱/۰۷۸۵ A و n ثابت براگ است که معمولا ۱ درنظر گرفته
میشود و $ heta$ زاویه برخورد پرتو تابشی به صفحه کریستال میباشد.
ابعاد کریستال در جهتهای a و c بصورت زیربا رابطه دبای -شرر
$L = \frac{k\lambda}{\beta\cos\theta} \to L_a = \frac{1/84\lambda}{\beta\cos\theta} and L_c = \frac{0/89\lambda}{\beta\cos\theta} (\Lambda)$
در رابطه شرر، k عدد ثابتی است که معمولا ۰/۸۹ و ۱/۸۴ درنظر
گرفته میشود، β (FWHM) برابر است با پهنای پیک در نصف
ماکزیمم ارتفاع پیک بر حسب رادیان. L_a ارتفاع ذرہ و L_c ابعاد
شش ضلعی قاعده است که پهنای ذره کریستالی نامیده میشود و

۳: پارامترهای پراش پرتو ایکس نانوالیاف پلی اکریلو نیتریل و پلی اکریلو نیتریل – نانو لوله کربنی چند دیواره

نمونه	L _C /d ₁₀₀	اندازه بلور (نانومتر)	قطر میله(انگستروم)	فاصله صفحه ۱۱۰(انگستروم)	فاصله صفحه ۱۰۰(انگستروم)	زاویه تفرق (۱۱.θ۲)	زاویه تفرق (۱θ۲)	درصد بلورینگی
پلى اكريلونيتريل	F9/VT	۲۵/۸	۶/۰	4/•98	0/111	۲۸/۶	۱۶/۸	47
نانولوله کربنی چنددیواره۲/۰٪	41/47	74/1	۶/۱	٣/٣٩٧	۵/۲۰۷	26/1	18/1	۴۳
نانولوله کربنی چنددیواره۵/۰٪	47/7.	77/F	۶/۱	۳/۵۲۰	۵/۳۰۸	۲۵/۴	18/0	40
نانولوله کربنی چنددیواره۱٪	86/22	١٩/٧	۶/٣	٣/۶١٩	۵/۴۳۸	24/0	18/4	49

همانطور که نتایج جدول ۳ از پارامترهای کریستالوگرافی نانو الیاف نشان میدهد، با محاسبات انجام گرفته بر مبنای روابط ارایه شده در این بخش می توان دریافت که با افزایش درصد نانو لولههای کربنی به نانو الیاف پلیاکریلو نیتریل شدت پیکهای آزمایش پراش پرتو ایکس در همه زوایای بدست آمده، اندیس آرایش یافتگی نانوالیاف یایدار شده و یارامترهای L ارتفاع ذره و L ابعاد شش ضلعی قاعده آنها نیز بطور منظم کاهش نشان دادند اما پارامترهای اندیس یایدارسازی و همچنین فاصله صفحات در رابطه براگ برای صفحه d₂₀₀ بر خلاف آنها افزایش منظمی را نشان دادند.

۳-۳- نتایج أزمایش جذب گازی (BET) نانوالیاف و تعیین تخلخل

در جدول ۴ نتایج آزمایش BET نانوالیاف فعالسازی شده به روش شیمیایی و فیزیکی شامل مساحت سطح مخصوص، حجم تخلخل كل و متوسط قطر تخلخل براى نانوالياف كربن فعال (ACNF) و نانوالياف كربن فعال-نانولوله كربني چند ديواره (-MWCNT ACNF) ارائه شد. نتایج این آزمایش نشان داد که برای نانوالیاف كامپوزيت نانوالياف كربن فعال-نانولوله كربنى چند ديواره نسبت به نانوالياف كربن فعال مطابق انتظار مساحت سطح مخصوص و حجم تخلخل كل با توجه به خواص تخلخل نانولولههای كربنی افزایش یافتهاست، درحالی که قطر تخلخل کاهش نشان میدهد. بنظر می رسد حضور درصد بیشتری از نانولولههای کربن در بستر پلیاکریلونیتریل در طی مرحله پایدارسازی برحسب باند سه گانه گروه نیتریل که به باند کانژوگه در طی مرحله پایدارسازی تبدیل شد و در آزمایش طیفسنجی زیر قرمز تبدیل فوریه به آن اشاره

شد، جمعشدگی نانوالیاف کامپوزیت کم شد که در واقع همان درصد فضاهای خالی نانوالیاف بود که در طی مراحل فعالسازی كاهش يافت. بنابراين افزايش نانولولههاى كربنى به نانوالياف پلیاکریلونیتریل میزان آرایش یافتگی در امتداد محور الیاف را در مرحله کربونیزاسیون افزایش میدهد و با توجه به نقش هستهسازی نانولولههای چنددیواره در اطراف بلور پلیاکریلونیتریل و بلورهای کربن، رشد قابل توجهی نشان دادند و نانولولههای کربنی ساختار پایدار شده بسیار منظمی را ایجاد میکنند که منجر به شکل گیری یک ساختار شبه گرافیتی متخلخل در هر دو نوع مکانیزم فعالسازی شیمیایی و فیزیکی می شود که همانگونه که نتایج جدول ۴ نشان داد، اثر فعالسازی شیمیایی روی پارامترهای تخلخل نانوالیاف كربن فعال و نانوالياف كربن فعال- نانولوله كربني چندديواره به مراتب قویتر از فعالسازی فیزیکی است، اما روش استفاده از آن به مراتب دشوارتر است. علاوه بر این، نانولولههای کربنی چنددیواره می توانند به لایههای متعدد و بخشهای آمورف و بلوری پلیاکریلونیتریل در بستر نانوالیاف نفوذ کنند و بنابراین جمعشدگی نانوالیاف کامپوزیت تحت تاثیر قرار گرفته و تعداد حفرههای ماکرو و بزرگتر آنها کاهش می یابد و مساحت سطح مخصوص و حجم تخلخل نانوالیاف فعال شده نهایی تولیدی، اصلاح شده و بالا می رود که جدول ۴ نیز این نتایج را تایید میکند. همچنین با توجه به تقسیم بندی IUPAC در مورد مواد متخلخل نتایج نانوالیاف توليدشده با يک درصد نانولوله کربنی چندديواره به ميکروتخلخل که جاذب مناسبتری برای آلایندههای رنگی محیط پساب خواهد بود، نزدیک است.

r					
نمونه	دمای فعالسازی ℃	روش فعالسازى	مساحت سطح مخصوص (m²/g)	حج _م تخلخل (cm ³ /g)	قطر تخلخل (nm)
پلى اكريلو نيتريل	٩٠٠	شيميايي-پتاس	۶۷۵	٠/٣٢	۷/۲
نانو لوله های کربنی چند دیواره ۰/۲٪	۹	شیمیایی-پتاس	٨١٩	۰/۳۷	۴/۷
نانو لوله های کربنی چند دیواره ۰/۵٪	۹	شيميايى-اسيد سولفوريک	٩٢۴	۰/۴	۳/۶
نانو لوله های کربنی چند دیواره ٪۱	۹	شيميايى-اسيد سولفوريک	١١١۴	•/۴۵	۲/۴
پلى اكريلو نيتريل	۱۰۰۰	CO ₂ فیزیکی	۴۲۵	٠/٢٩	λ/Δ
نانو لوله های کربنی چند دیواره ۰/۲٪	۱۰۰۰	CO ₂ فیزیکی	۵۸۹	۰/۳۳	۶/۶
نانو لوله های کربنی چند دیواره ۰/۵٪	۱۰۰۰	CO ₂ فیزیکی	841	۰/۳۶	Δ/Υ
نانو لوله های کربنی چند دیواره ٪۱	۱۰۰۰	CO ₂ فیزیکی	٨١٣	•/۴	۴/۱

جدول ٤: پارامترهای تخلخل آزمایش BET برای نانو الیاف فعال شده با روش شیمیایی وفیزیکی

٤- نتيجه گيرى

در این پژوهش نانو الیاف پلیاکریلو نیتریل –نانو لوله کربنی چند دیواره با فرایندهای الکتروریسی متداول و بدون نازل با موفقیت تولید شدند و در نهایت بعد از مرحله فعالسازی در کوره نانوالياف كربن فعال-نانو لوله كربني چند ديواره بدست أمدند و آزمایشهای مختلف برای بررسی ویژگیهای آنها صورت گرفت. تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی نشان داد که همه نمونههای تولید شده دارای ساختار یکتواخت بودند و نانو الیاف کامپوزیت نانو لوله کربن چند دیواره زبرتر بنظر رسیدند به گونهای که افزایش غلظت نانو لولههای کربن چند دیواره در قطر نانو الیاف در مراحل مختلف تغییر ایجاد کرد. بطور کلی در روش بدون سوزن افزایش قطر بیشتر از روش متداول الکتروریسی بود اما در روش متداول یکنواختی ساختار بالاتر بود و نمونههای تولید شده با روش الکتروریسی سوزنی در مقایسه با نمونههای تولید شده روش بدون سوزن شرایط بهتری برای مشخصهیابی آزمایشگاهی نشان دادند اما با توجه به سرعت توليد بالاى روش سوزنى تنها کاندید کاربردهای گسترده نانو الیاف در آینده در صنعت روش بدون سوزن خواهد بود. نتایج آزمایش طیف سنجی زیر قرمز تبديل فوريه نشان داد درصد بلورينگى نانو الياف پلىاكريلونيتريل -نانولوله کربنی چند دیواره نسبت به نانو الیاف پلیاکریلو نیتریل بیشتر است و طیفهای مشاهده شده برای هر دو نوع نانو الیاف خام توليد شده فارغ از روش توليد آنها تقريبا مشابه است اما در نانو الیاف پایدارشده طیفهای متفاوتی تشکیل شد و تکمیل ساختار حلقوی نانو الیاف را تایید کرد. با افزودن نانو لولههای کربن چند ديواره انديس پايدارسازى نانو الياف كامپوزيت نسبت به نانو الياف پلیآکریلو نیتریل افزایش یافت و اثر دما بیشتر از اثر زمان بویژه روى افزايش پارامتر درصد پيشرفت واكنش ارزيابى شد. نتايج آزمایش گرمایش پویشی تفاضلی آنتالپی محاسبه شده مختلفی را برای نانو الیاف پلی اکریلو نیتریل و پلی اکریلو نیتریل -نانو لوله کربنی چند دیواره نشان داد به گونهای که با افزایش نانو لولههای کربن چند دیواره در مقایسه با نانوالیاف پلی اکریلو نیتریل سطح زیر نمودار و درصد بلورینگی بیشتر و اندازه بلور کمتری بدست أمد. در نانو الیاف کربونیزه و فعال شده پارامتر اتلاف وزن برای نانو الياف كامپوزيتي كمتر از نانو الياف پلى اكريلونيتريل پايدار شده بود. آزمایشهای تعیین گرانروی و هدایت الکتریکی افزایش این پارامترها را با افزودن نانو لولههای کربنی چند دیواره به محلول الکتروریسی پلیاکریلو نیتریل تایید کرد در نتایج ازمایش پراش پرتو ایکس نشان دادهشد که افزودن نانو لولههای کربنی چنددیواره زاویه تفرق پرتو ایکس را به طرف زوایای کوچکتر منتقل کرد و

بطور کلی برای نانو الیاف پلی اکریلو نیتریل و پلی اکریلو نیتریل -نانو لوله کربنی چند دیواره پیکهای تفرق اصلی در زوایای ۲۵ متفاوتی برای حالات خام، پایدار شده و فعال شده مشاهده شد. در هر دو نوع نانو الياف فاصله بين صفحات و اندازه بلور در نانو الياف پايدار شده و كربونيزه و فعال شده در مقايسه با نانو الياف خام کاهش یافت در مقایسه رشتهسازهای بکار رفته در الکتروریسی بدون نازل رشتهساز دیسکی نسبت به سیلندری راندمان و سرعت بیشتر و قطر کمتری را برای تولید نانو الیاف به همراه داشت. نتایج أزمایش BET نشان داد که در هر دو روش فعالسازی حجم کل تخلخل و مساحت سطح ویژه نانو الیاف نانوالیاف کربن فعال-نانولوله كربنى بيشتر از نانو الياف كربن فعال بود ولى قطر تخلخل کاهش یافت و روش فعالسازی شیمیایی نسبت به روش فعالسازی فیزیکی پارامترهای تخلخل را بهتر و بیشتر نشان داد تا محصول نهایی تحقیق برای جذب اُلایندهها در محیط پساب رنگی در یک پکیج تصفیه در کنار روشهایی چون اسمز معکوس با موفقیت در آینده نزدیک بتواند بکار گرفتهشود.

2220

```
٥- مراجع
```

[1] Niu. H, and T. Lin, Fiber generators in needleless electrospinning. nanomaterials. 2012)2012(, 12.

[2] Lukas. D, A. Sarkar, and P. Pokorny, Self-organization of jets in electrospinning from free liquid surface: a generalized approach. Applied Physics. (2008). 103(8), 084309.

[3] Niu. H, X. Wang, and T. Lin, Needleless electrospinning: influences of fibre generator geometry. Journal of the Textile Institute. (2012). 103(7), 787-794.

[4] Simm. W, et al, Fibre fleece of electrostatically spun fibres and methods of making same. 1979, Google Patents.

[5] Jirsak. O, et al, Textiles containing at least one layer of polymeric nanofibres and method of production of the layer of polymeric nanofibres from the polymer solution through electrostatic spinning. 2008, Google Patents.

[6] Jirsak. O, et al, Method of nanofibres production from a polymer solution using electrostatic spinning and a device for carrying out the method. 2009, Google Patents.

[7] Niu. H, T. Lin, and X. Wang, Needleless electrospinning. I. A comparison of cylinder and disk nozzles. Journal of applied polymer science. (2009). 114(6), 3524-3530.

[8] Yarin. A, and E. Zussman, Upward needleless electrospinning of multiple nanofibers. Polymer. (2004). 45(9), 2977-2980.

[9] Liu. Y, J.-H. He, and J.-Y. Yu, Bubble-electrospinning: a novel method for making nanofibers. Journal of Physics: Conference Series. (2008). IOP Publishing.

[10] Pilehrood. M.K, P. Heikkilä, and A. Harlin, Preparation of carbon nanotube embedded in polyacrylonitrile (pan) nanofibre composites by electrospinning process. AUTEX Research Journal. (2012). 12(1), 1-6.

[11] SalehHudin. H.S, et al, Multiple-jet electrospinning methods for nanofiber processing: A review. Materials and Manufacturing Processes. (2018). 33(5), 479-498.

[12] Barhoum. A, et al, Nanofibers as new-generation materials: From spinning and nano-spinning fabrication techniques to emerging applications. Applied Materials Today.17(2019), 1-35.

[۱۳] نصوری. ک، ک، دوستدار، ا. موسوی شوشتری، بررسی شکل گیری نانوالیاف در فرآیند الکتروریسی چندنازله. مواد پیشرفته و پوشش های نوین، ۳(۱۲). (۱۳۹۴)، ۸۰۸– ۷۹۹.

[14] Ali. U, et al, Needleless electrospinning using sprocket wheel disk spinneret. Journal of materials science. (2017). 52(12), 7567-7577

[15] Shaid. A, et al, Needleless Electrospinning and Electrospraying of Mixture of Polymer and Aerogel Particles on Textile. Advances in Materials Science and Engineering. 2018(2018).

[16] Song. J, et al, Origami meets electrospinning: a new strategy for 3D nanofiber scaffolds. Bio-Design and Manufacturing. (2018).1(4), 254-264.

[17] Ahmad. A, et al, Toothed wheel needleless electrospinning: a versatile way to fabricate uniform and finer nanomembrane. Journal of Materials Science, 1-14.

[18] Magaz. A.n, et al, Porous, aligned, and biomimetic fibers of

regenerated silk fibroin produced by solution blow spinning. Biomacromolecules. (2018). 19(12), 4542-4553.

[19] Deneff. J.I, and K.S. Walton, Production of metal-organic framework-bearing polystyrene fibers by solution blow spinning. Chemical Engineering Science. 203(2019), 220-227.

[20] Spitalsky. Z, et al, Carbon nanotube–polymer composites: chemistry, processing, mechanical and electrical properties. Progress in polymer science. (2010). 35(3), 357-401.

[21] Khare. R, and S. Bose, Carbon nanotube based compositesa review. Journal of minerals and Materials Characterization and Engineering. (2005). 4(01), 31.

[22] Zhang. H, et al, Synthesis of a novel composite imprinted material based on multiwalled carbon nanotubes as a selective melamine absorbent. Journal of agricultural and food chemistry. (2011). 59(4), 1063-1071.

[23] Sahoo. N.G, et al, Polymer nanocomposites based on functionalized carbon nanotubes. Progress in polymer science. (2010). 35(7), 837-867.

[۲۴] مداح. ب، بهبود جذب گاز سولفید هیدروژن در غشاهای نانولیفی پلی یورتان با استفاده از نانولولههای کربنی اصلاح شده با نانوذرات اکسید فلزی. مواد پیشرفته و پوشش های نوین، ۸ (۲۰). (۱۳۹۸)، ۲۱۳۲–۲۱۳۰

[۲۵] علیزاده، م. م. حسن زاده، س. محتشمی، بهبود رفتار جذب صوت فوم پلی یورتان نرم تقویت شده با نانوالیاف پلیمری، نانولوله کربنی و نانوذرات. مواد پیشرفته و پوشش های نوین,(۲۰۱۹) ۸ (۲۹)، ۲۰۷۲–۲۰۸۰.

[۲۶] یزدانی. س، ف. محبوبی، اثر غلظت نانولوله های کربنی روی مقاومت سایشی پوشش های نیکل-بور-نانولوله کربنی. مواد پیشرفته و پوشش های نوین، ۲(۲۷). (۱۳۹۷)، ۱۹۱۴-۱۹۱۷

[۲۷] نوری. م، اصلاح سطحی الیاف ابریشم توسط نانو لولههای کربنی فعال شده. مواد پیشرفته و پوشش های نوین،۲۵(۲۵). (۱۳۹۷)، ۱۷۶۳–۱۷۷۲

[28] Karim. S.A, et al, Mechanical properties and the characterization of polyacrylonitrile/carbon nanotube composite nanofiber. Arabian Journal for Science and Engineering.)2018(. 43(9), 4697-4702.

[29] Mohamed. A, et al, Photocatalytic degradation of organic dyes and enhanced mechanical properties of PAN/CNTs composite nanofibers. Separation and Purification Technology.182(2017), 219-223.

[30] Song. Y, et al, Preparation and characterization of highly aligned carbon nanotubes/polyacrylonitrile composite nanofibers. Polymers. (2017). 9(1), 1.

[31] Gissinger. J.R, et al, Nanoscale structure–property relationships of polyacrylonitrile/CNT composites as a function of polymer crystallinity and CNT diameter. ACS applied materials & interfaces. (2017). 10(1), 1017-1027.

[32] Kaur. N, V. Kumar, and S.R. Dhakate, Synthesis and characterization of multiwalled CNT–PAN based composite carbon nanofibers via electrospinning. SpringerPlus. (2016). 5(1), 483.

[33] Eskizeybek. V, A. Yar, and A. Avcı, CNT-PAN hybrid nanofibrous mat interleaved carbon/epoxy laminates with improved Mode I interlaminar fracture toughness. Composites Science and Technology. 157(2018), 30-39.

[34] Khan. W.S, et al, Chemical and thermal investigations of electrospun polyacrylonitrile nanofibers incorporated with various nanoscale inclusions. Journal of Thermal Engineering. (2017). 3(4),

1375-1390.

[35] Cai. J, S. Chawla, and M. Naraghi, Microstructural evolution and mechanics of hot-drawn CNT-reinforced polymeric nanofibers. Carbon. 109(2016), 813-822.

[36] Song. Y, and L. Xu, Permeability, thermal and wetting properties of aligned composite nanofiber membranes containing carbon nanotubes. International Journal of Hydrogen Energy. (2017). 42(31), 19961-19966.

[37] Zhang. H, et al, Rheological behavior of amino-functionalized multi-walled carbon nanotube/polyacrylonitrile concentrated solutions and crystal structure of composite fibers. Polymers. (2018). 10(2), 186.

[38] Park. S.-H, et al, MWCNT/mesoporous carbon nanofibers composites prepared by electrospinning and silica template as counter electrodes for dye-sensitized solar cells. Journal of Photochemistry and Photobiology A: Chemistry. 246(2012), 45-49.

[39] Im. J.S, S.-J. Park, and Y.-S. Lee, Preparation and characteristics of electrospun activated carbon materials having mesoand macropores. Journal of colloid and interface science. (2007). 314(1), 32-37.

[40] Inagaki. M, Y. Yang, and F. Kang, Carbon nanofibers prepared via electrospinning. Advanced Materials. (2012). 24(19), 2547-2566.

[41] Lee. H.-M, K.-H. An, and B.-J. Kim, Effects of carbonization temperature on pore development in polyacrylonitrile-based activated carbon nanofibers. Carbon letters. (2014). 15(2), 146-150.

[42] Lee. H.-M, et al, Effects of pore structures on electrochemical behaviors of polyacrylonitrile-based activated carbon nanofibers by carbon dioxide activation. Carbon Letters. (2014). 15(1), 71-76.
[43] Zussman. E, et al, Mechanical and structural characterization of electrospun PAN-derived carbon nanofibers. Carbon. (2005). 43(10), 2175-2185.

[44] Esrafilzadeh. D, M. Morshed, and H. Tavanai, An investigation on the stabilization of special polyacrylonitrile nanofibers as carbon or activated carbon nanofiber precursor. Synthetic metals, (2009). 159(3-4), 267-272.

[45] Liu. Y, H.G. Chae, and S. Kumar, Gel-spun carbon nanotubes/ polyacrylonitrile composite fibers. Part II: Stabilization reaction kinetics and effect of gas environment. Carbon. (2011). 49(13), 4477-4486.

[46] Liu. Y, H.G. Chae, and S. Kumar, Gel-spun carbon nanotubes/ polyacrylonitrile composite fibers. Part I: Effect of carbon nanotubes on stabilization. Carbon. (2011). 49(13), 4466-4476.

[47] İnce Yardımcı. A, Development of carbon nanotube embedded polyacrilonitrile/polypyrrole electrospun nanofibrous scaffolds. (2017).

[48] Han. Y, Theoretical study of thermal analysis kinetics. (2014).[49] Ozawa. T, A new method of analyzing thermogravimetric data. Bulletin of the chemical society of Japan. (1965). 38(11), 1881-1886.

[50] Causin. V, et al, A quantitative differentiation method for acrylic fibers by infrared spectroscopy. Forensic science interna-

tional. (2005). 151(2-3), 125-131.

[51] Li. Z, et al, X-ray diffraction patterns of graphite and turbostratic carbon. (2007). 45(8), 1686-1695.

[52] Gu. S.-Y, Q.-L. Wu, and R. Jie, Preparation and surface structures of carbon nanofibers produced from electrospun PAN precursors. New Carbon Materials. (2008). 23(2), 171-176.

222