## **Research Paper**

## An Investigation on the Effect of Barium Titanate Nanoparticles on the Properties of Electrospun PVDF Fibers

Neda Askarzadeh<sup>1</sup>, Zahra Sherafat<sup>1\*</sup>,

1. Department of Materials Science and Engineering, School of Engineering, Shiraz University, Shiraz, Iran.



on the Properties of Electrospun PVDF Fibers, Quarterly Journal of New Materials. 2022; 13 (47): 39-52.

\*Corresponding author: Zahra Sherafat

Address: Department of Materials Science and Engineering, School of Engineering, Shiraz University, Shiraz, Iran.

**Tell:** +989173170158

Email: zsherafat@shirazu.ac.ir

## **Extended Abstract**

## Introduction

Polyvinylidene fluoride (PVDF) is a semicrystalline polymer with significant properties including excellent piezoelectricity, excellent mechanical properties, high chemical and thermal resistance, high flexibility, and reasonable price that has received a great deal of interest. PVDF crystallizes in five different phases of  $\alpha$ ,  $\beta$ ,  $\gamma$ ,  $\varepsilon$ , and  $\delta$ , each having specific properties and applications. The  $\beta$  phase is the most important PVDF phase with the highest piezoelectric properties due to its significant remnant polarization. Therefore, increasing the fraction of the  $\beta$  phase in this polymer is very important. There are a variety of methods for increasing  $\beta$  phase fraction in PVDF, amongst which electrospinning and the introducing certain nanoparticles are worth mentioning. Among different nanoparticles, piezoelectric ceramics are especially interesting due to the additional piezoelectric effect they might add to the composite. Barium titanate (BT) has a perovskite structure with BaTiO<sub>3</sub> chemical formula that renders a strong piezoelectric and ferroelectric properties below its Curie temperature at 125°C. Herein, BT nanoparticles were introduced to PVDF aiming to facilitate βphase formation by providing proper nucleation sites.

### **Findings and Discussion**

PVDF as matrix and BT nanoparticles with an average particle size of less than 100 nm and a purity of 99% were obtained from Kynar and Sigma, respectively. The average density and molecular weight of the purchased PVDF were about  $1.78 \text{ g/cm}^3$  and 156,000g/mol, Dimethylformamide respectively. (DMF. Merck) was used as the solvent. First, different amounts of barium titanate nanoparticles (0, 2, 4, 6 wt. %) were dispersed in DMF for 30 minutes using an ultrasound bath. Then, PVDF was added to the suspension and stirred at 60°C to obtain a 20 wt. % PVDF concentration. The prepared polymer colloids were loaded in a 5 ml syringe for electrospinning. The electrospun fibers were collected at room temperature on an aluminum foil and subsequently heat-treated at 155°C for 2 hours to improve the mechanical properties of the fibers. A scanning electron microscope (SEM, TESCAN-Vega3JK) was used to study the morphology of nanocomposite fibers. Fourier transformed

infrared spectroscopy (FTIR, II Tensor, Bruker, Germany) was used to estimate the amount of  $\beta$ phase in the samples. The crystal structure of the samples and phase identification were investigated using X-ray diffraction (XRD, Brucker). The wettability of the membranes was also measured using a contact angle device (Jikan, Iran) and droplets were photographed on the sample. Investigating the obtained SEM images of nanocomposite fibers showed a uniform fiber morphology in all samples implying the proper choice of process parameters. According to the EDS results, it can be understood that the composite has a completely uniform and homogeneous structure in terms of BT distribution. However, the average fiber diameter decreased with increasing BT weight percent. The average fiber diameter of PVDF nanofibers was 414±17 nm, while this value decreased to  $265\pm11$ .  $198\pm12$ , and  $136\pm8$  nm in the presence of 2, 4, and 6 wt. % of BT nanoparticles, respectively. This significant decrease is due to the increased conductivity of the solution in the presence of BT nanoparticles. The obtained FTIR spectra showed that the  $\beta$ -phase fraction is affected by the amount of BT nanoparticles in the nanocomposite. The fraction of the electroactive phase increased up to 4 wt. % BT due to the effective interaction between BT nanoparticles and PVDF. However, beyond 4 wt. % BT, nanoparticles agglomeration and increased viscosity of the primary polymer solution hinder  $\beta$ -phase formation leading to a decrease in  $\beta$ -phase content. The contact angle test results showed that the presence of BT nanoparticles improves the surface wettability of PVDF fibers due to their hydrophilic nature with a contact angle value of less than 35°. The contact angle value of neat PVDF fibers was measured to be 133.7°. The contact angle decreased to 132.6°, 127.7°, and 126.8° at 2, 4, and 6 wt. % BT nanoparticles, respectively. The XRD patterns showed that the electrospinning method can effectively induce the  $\beta$  phase in PVDF. Also, the strongest diffraction peak of crystalline BT can be observed in the PVDF-4%BT composite. The results of piezoelectric test showed that by adding 4 wt. % barium titanate to PVDF, the piezoelectric charge output of PVDF fibers increased from 6.34 pC/N to 8.85 pC/N.

#### Conclusion

In this study, the effect of BT nanoparticles weight percent on the properties of electrospun PVDF fibers was investigated. The obtained introducing results showed that BT nanoparticles to PVDF can decrease the fiber diameter due to the dominant effect of the increased solution conductivity compared to the higher viscosity of the polymer colloid. Moreover, due to the effective interaction between BT nanoparticles and PVDF polymer chains, the  $\beta$ -phase fraction in PVDF increased by BT weight percent up to 4 wt.%. Further increase in BT content, hindered the formation of  $\beta$  phase during electrospinning due to the combined effects of nanoparticles agglomeration and increased solution viscosity. As a result, the PVDF-4%BT nanocomposite showed an improved piezoelectric charge output of 8.85 pC/N. The wettability of the nanocomposite fibers was also improved with the ceramic nanoparticles content. The XRD patterns confirmed the efficiency of the electrospinning method in facilitating β-phase formation. While, PVDF powder was crystallized in  $\alpha$  form, the crystalline structure of electrospun PVDF fibers was the electroactive  $\beta$ -phase. In addition, the strongest diffraction peak of BT can also be observed in diffraction pattern of the **PVDF-BT** nanocomposite.

# Ethical Considerations compliance with ethical guidelines

The cooperation of the participants in the present study was voluntary and accompanied by their consent.

#### Funding

Shiraz University financially supported this research.

## **Authors' contributions**

Design experiments and perform: Neda Askarzadeh Results and Data analysis: Neda Askarzadeh, Zahra Sherafat Supervision and final writing: Zahra Sherafat

### **Conflicts of interest**

The authors declared no conflict of interest.

# مقاله پژوهشی

# بررسی اثر افزودن نانوذرات تیتانات باریم بر خواص الیاف الکتروریسی شده PVDF

ندا عسکرزاده'، زهرا شرافت'\*

۱. بخش مهندسی مواد، دانشکدهی مهندسی، دانشگاه شیراز، شیراز، ایران.

چکیدہ	تاریخ دریافت: ۱۹/۰۰/۱۹
مقدمه: پلیوینیلیدینفلوراید (PVDF) یک پلیمر نیمهبلورین است که به دلیل خواص ویژه بسیار مورد توجه	تاریخ داوری: ۱۵//۰۸ ۱٤+
قرار گرفته است. این پلیمر دارای پنج ساختمان بلوری است که فاز β به دلیل دارا بودن خاصیت پیزوالکتریک	تا. بخر بذب ش : ۱٤+۱/+۹/۲۳
مهمترین فاز PVDF به شمار میآید. راههای زیادی برای افزایش فاز β وجود دارد که از آن جمله میتوان	
به استفاده از الکتروریسی به عنوان روش ساخت و همچنین افزودن نانو ذراتی مانند تیتانات باریم (BT) اشاره	
كرد.	از دستگاه خود برای اسکن و خواندن
<b>روش</b> : محلول PVDF حاوی درصدهای وزنی مختلف نانوذرات تیتانات باریم تهیه و الکتروریسی شدند.	مقاله به صورت انلاین استفاده کنید
الیاف نانوکامپوزیتی تولید شده سپس در دمای ۱۵۵ درجه سانتیگراد به مدت دو ساعت عملیات حرارتی	<b>E</b> 128% <b>E</b> 1
شدند.	<b>天然</b> (1957)
<b>یافتهها</b> : بررسی مورفولوژی نمونههای حاوی مقادیر مختلف BT با استفاده از تصاویر SEM نشان داد که	
الیاف نانوکامپوزیتی به دستآمده کاملاً یکنواخت و بدون بید بودند. علاوه بر این، افزایش مقدار نانوذرات	国际代表的
BT سبب کاهش قطر الیاف شد. با توجه به نتایج EDS میتوان فهمید که نمونهی کامپوزیتی ساختاری	
کاملا یکنواخت و همگن از نظر توزیع BT دارد. با توجه به نتایج FTIR، با افزایش درصد نانوذرات BT تا ۴	
درصد وزنی، فاز β افزایش یافته است که دلیل این امر، برهمکنش مؤثر بین نانوذرات BT وPVDF است. با	DOI:
افزایش مقدار نانوذرات به بیشتر از ۴ درصدوزنی، تشکیل فاز β حین الکتروریسی تحت تاثیر دو عامل افزایش	10.30495/jnm.2022.30838.1970
اًگلومرههای BT و افزایش ویسکوزیته کاهش مییابد. اندازهگیری زاویه تماس الیاف PVDF-BT نشان داد	
که با افزایش درصد وزنی BT، ترشوندگی الیاف نانوکامپوزیت بهبود مییابد. نتایج XRD نشان داد که روش	
الکتروریسی باعث ایجاد فاز β در PVDF میشود. همچنین در الگوی پراش کامپوزیت PVDF-BT،	
شدیدترین پیک BT مشاهده شد. در نهایت نمونهی PVDF-4%BT خاصیت پیزوالکتریک بیشتری نسبت	
به PVDF خالص از خود نشان داد.	واژەھاى كليدى:
<b>نتیجه گیری</b> : نتایج حاصل از پژوهش حاضر نشان داد که افزودن BT در مقدار بهینه ۴ درصد وزنی میتواند	کام منبق بینمالکتر کے بار میں ایک فامیلیک اند
سبب بهبود خواص الیاف PVDF-BT شود. در این میزان از تیتانات باریم، ۹۴/۴۳ درصد فاز بتا که بیشترین	د ایت با الله بیروانگیریک، پلی ویلینیدن فلوراید، فلو
میزان فاز بتا است، به دست آمد. همچنین با توجه به نتایج آزمون پیزوالکتریک مشخص شد که با افزودن ۴	درات لیانات باریم، المنزوریسی.
درصد وزنی تیتانات باریم به محلول PVDF، بار خروجی پیزوالکتریک الیاف PVDF از	
۶/۳۴ pC/N به ۸/۸۵ pC/N افزایش یافته است.	
	<b>٭ نویسندہ مسئول:</b> زھرا شرافت

نشانی: بخش مهندسی مواد، دانشکدهی مهندسی، دانشگاه شیراز، شیراز، ایران. تلفن: ۹۱۷۳۱۷۰۱۵۸ پست الکترونیکی: zsherafat@shirazu.ac.ir

## مقدمه

پلی وینیلیدین فلوراید (PVDF) یک پلیمر نیمه کریستالی است که معمولاً حاوی ۹۹/۴ درصد وزنی فلوئور و ۳ درصد وزنی هیدروژن است. به طور کلی، PVDF تجاری با پلیمریزاسیون در امولسیون یا سوسپانسیون با استفاده از آغاز گرهای رادیکال آزاد تولید می شود و از واحدهای تکرار شونده -CF2-CH2- تشکیل شده است. آرایش فضایی گروههای CH2 و CH2- در امتداد زنجیرههای پلیمری می تواند به خواص منحصر به فرد PVDF کمک کند [1]. امروزه PVDF به عنوان یک پلیمر پیزوالکتریک کاربرد فراوانی در میکروفونها، هدفونها، بلند گوها و ... دارد و با توجه به مزایایی که دارد، بخش مهمی از ساخت حسگرهای پیزوالکتریک را در این صنایع به خواص داده است [۲].

پلی وینیلیدین فلوراید به علت دارا بودن خواص الکتریکی خوب، مقاومت شیمیایی و حرارتی بالا، قابلیت پوشش دهی، فرآیند پذیری، انعطاف پذیری و قیمت مناسب یکی از پلیمرهای پیزوالکتریک مورد مطالعه در دو دهه اخیر بوده است. برای این پلیمر تاکنون پنج ساختمان بلوری شناسایی شده است که عبارت اند از:  $\alpha$ ،  $\beta$ ,  $\gamma$ ،  $\delta$  و ع. رایچ ترین شکل بلوری PVDF فاز  $\alpha$  است که ساختار غیرقطبی با آرایش فضایی TGTG دارد. فازهای  $\beta$  و  $\gamma$  به ترتیب دارای چیدمان فضایی TGTG دارد. فازهای  $\beta$  و  $\gamma$  به ترتیب دارای قطبش در ساختار می شود [ $\underline{T}$ ]. فرم بلوری  $\beta$  به دلیل دارا بودن خاصیت پیزوالکتریسیته بالا، مهم ترین فرم بلوری RVDF به شمار می آید و این فرم بالاترین میزان قطبش شبکه را دارد [ $\underline{+}$ ]. از این رو، استفاده از روش هایی که منجر به افزایش میزان فاز  $\beta$  در پلیمر شود، بسیار اهمیت دارد.

راههای زیادی برای افزایش فاز  $\beta$  وجود دارد که میتوان به روشهای قالب گیری مذاب <sup>۱</sup>، آنیل کردن، کشش مکانیکی، قطبش تحت میدان الکتریکی قوی، اضافه کردن نانو ذرات و الکتروریسی اشاره کرد [<u>۵</u>]. در روش الکتروریسی ایجاد میدان الکتریکی حین فرآیند، باعث افزایش قطبی شدن PVDF میشود. در این روش از یک سرنگ و جمع کننده استفاده میشود که بین آنها اختلاف پتانسیل شدید برقرار میشود. با ایجاد اختلاف پتانسیل بین نوک سوزن و جمع کننده، محلول پلیمری از سر سوزن کشیده شده و به صورت الیاف روی جمع کننده قرار می گیرد [۶].

علاوه براین، اضافه کردن نانوذراتی از جمله سیلیکا، اکسید تیتانیوم، تیتانات باریم، نانولوله کربنی و ... باعث افزایش فاز  $\beta$  میشود [<u>6</u>]. برهم کنش سطحی بین ذرات افزودنی و PVDF سبب تسهیل ایجاد فاز  $\beta$  می گردد. تیتانات باریم (BT) دارای ساختار پرووسکایت است که به دلیل عدم تقارن در ساختار، اثر پیزوالکتریک بالایی از خود نشان میدهد. این ماده یک سرامیک با فرمول شیمیایی BaTiO3 و دمای کوری ۱۲۵ درجه سانتی گراد می باشد. تیتانات باریم در بالاتر

<sup>1</sup>-Melt molding

از دمای کوری ساختار مکعبی دارد و به دلیل متقارن بودن ساختار آن، یک ماده پارا الکتریک است و از خود خاصیت پیزوالکتریک یا فروالکتریک نشان نمی دهد؛ اما در پایین تر از دمای کوری، در اثر جابجایی کوچکی که در محل یون ها اتفاق می افتد، مراکز بار مثبت و منفی از هم فاصله می گیرند و در نتیجه، ماده خاصیت پیزوالکتریک و فروالکتریک از خود نشان می دهد. در کامپوزیت های PVDF-BT علاوه بر تسهیل استحاله  $\alpha$  به  $\beta$  در PVDF، حضور نانوذرات تیتانات باریم در زمینه پلیمری خواص دیگری مانند استحکام و آب دوستی کامپوزیت را نیز بهبود می بخشد [۷].

چندین گزارش نشان داده است که افزودن تیتانات باریم به الیاف PVDF و انجام فرآیند الکتروریسی میتواند باعث افزایش بیشتر فاز  $\beta$  شود. دنگ<sup>7</sup> و همکارانش، نانو کامپوزیتهای سه فازی PVDF/BT-HA را با توزیع ذرات HA وBT در این کردند. آنها دریافتند که به دلیل حضور ذرات BT در این نانوکامپوزیت خاصیت پیزوالکتریک کامپوزیت HVDF/HA افزایش یافته است [۸]. احمدی و همکارانش، برای بهبود فعالیت زیستی و استفاده از خاصیت پیزوالکتریک PVDF، داربست استفاده از خاصیت پیزوالکتریک FVDF، داربست یکنواخت در هستهی PVDF-Ba0.9Ca0.1TiO3/PVA الکتروریسی تولید کردند. نانو ذرات Ba0.9Ca0.1TiO3 بهطور یکنواخت در هستهی PVDF پراکنده شده و PVA پوسته را تشکیل میدهد. آنها به این نتیجه رسیدند که حضور BT باعث افزایش فعالیت زیستی، جذب پروتئین و خصوصیات مکانیکی الیاف

هدف از این پژوهش ساخت کامپوزیت پیزوالکتریک PVDF-BT به روش الکتروریسی می،اشد. برای افزایش بیش تر فاز β و خاصیت پیزوالکتریک PVDF، نانو ذرات BT به محلول PVDF اضافه شد. بعد از ساخت کامپوزیت، مورفولوژی، ساختارهای فازی و خواص پیزوالکتریک مورد ارزیابی قرار گرفت.

## مواد و روشها ۲-۱. مواد اولیه

پلی وینیلیدین فلوراید (PVDF) به عنوان زمینه و نانوذرات BT با متوسط اندازه ذرات کمتر از ۱۰۰ نانومتر و خلوص ≥۹۹٪ به ترتیب از شرکتهای Kynar و Sigma تهیه شدند. میانگین چگالی و وزن مولکولی PVDF خریداری شده به ترتیب حدود ۱/۷۸ گرم بر سانتی متر مکعب و ۱۵۶۰۰۰ گرم بر مول بود. همچنین دی متیل فرم آمید (DMF) به عنوان حلال از شرکت Merck آلمان تهیه شد.

## ۲−۲. تهيه الياف PVDF-BT

ابتدا درصدهای وزنی مختلف نانو ذرات تیتانات باریم (۰۰ ۲، ۴ و ۶ درصد وزنی) با استفاده از حمام آلتراسونیک به مدت ۳۰ دقیقه در DMF پراکنده شدند تا آگلومرههای ذرات به طور کامل شکسته شوند. سپس مقدار لازم از پودر PVDF به آن اضافه شد تا غلظت محلول به ۲۰ درصد وزنی برسد. محلول سازی در دمای ۶۰ درجه تا انحلال کامل PVDF ادامه پيدا كرد. به منظور اطمينان از توزيع يكنواخت نانوذرات در محلول پلیمری، پس از حل شدن PVDF، محلول حاصل مجددا به مدت ۳۰ دقيقه آلتراسونيك شد. پس از آن محلول پليمري آماده شده، در سرنگ ml قرار داده شد و در پمپ درون دستگاه الکتروریسی قرار گرفت. پارامترهای الکتروریسی با توجه به بهینهسازیهای انجام شده در پژوهشهای گذشته انتخاب گردید. بر این اساس، فرآیند الکتروریسی در ولتاژ kV، فاصله ی ۱۴ سانتی متری نوک سوزن از جمع کننده ی چرخان و با نرخ تغذیه ۰/۲ ml/h انجام شد. الیاف الکتروریسی شده در دمای اتاق و روی فویل ألومینیومی جمع شدند. در نهایت الیاف به دست آمده به مدت ۲ ساعت در دمای ۱۵۵ درجه سانتی گراد عملیات حرارتی شدند تا خواص مکانیکی آنها بهبود یابد.

## ۲-۳. روشهای مشخصه یابی

برای بررسی مورفولوژی الیاف و همچنین توزیع ذرات سرامیکی در زمینه پلیمری، از دستگاه میکروسکوپ الکترونی روبشی (TESCAN-Vega3JK SEM) استفاده شد. تصاویر بهدست آمده از SEM برای اندازه گیری قطر الیاف الکتروریسی شده توسط نرم افزار Image J برای اندازه گیری قطر الیاف الکتروریسی شده توسط نرم افزار در نمونههای کامپوزیتی از آزمون EDS استفاده گردید. برای بررسی میزان فاز بتا (β) در نمونهها با تغییر درصد وزنی HT، از طیف سنجی مادون قرمز تبدیل فوریه (IT Tensor (FTIR) ساخت کمپانی Bruker

آلمان) استفاده شد. ساختار بلوری نمونهها و شناسایی فازها با استفاده از آزمون پراش اشعه ایکس (Brucker ، XRD) با استفاده از لامپ -Cu مه، در محدوده ی۵ تا ۸۰ درجه و با اندازه گام ۰/۰۵ مورد بررسی قرار گرفتند. همچنین زاویه تماس کامپوزیتهای تولید شده با استفاده از دستگاه زاویه تماس (Jikan-CAG10، ایران) اندازه گیری شد. برای این منظور قطره آبی به حجم الم ۵ روی سطح نمونه قرار داده شد و از نحوه قرار گیری آن روی نمونه عکس برداری شد. به منظور بررسی خاصیت پیزوالکتریک نمونهها از دستگاه پیزومتر استفاده شد و با اعمال نیروی ضربه ی ۲ نیوتن در فرکانس ثابت AH۵، خروجی پیزوالکتریک نمونهها اندازه گیری شد.

## نتايج

## BT بررسی اثر درصد وزنی نانوذرات BT بر مورفولوژی الیاف الکتروریسی شده PVDF-BT

با توجه به نتایج بهدست آمده در پژوهشهای قبلی، غلظت ۲۰ درصد وزنی از PVDF به عنوان غلظت بهینه برای محلولهای الکتروریسی انتخاب شد [۱۰]. به منظور بررسی مورفولوژی و ریزساختار الیاف PVDF الکتروریسی شده حاوی ۲۰، ۲۰ ۶ و ۶ درصد وزنی BT، از نمونهها تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM) گرفته شد. همان طور که در شکل ۳ مشاهده میشود، الیاف الکتروریسی شده، یکنواخت و بدون بید هستند که بیانگر انتخاب صحیح پارامترهای الکتروریسی است. از عوامل مهم تشکیل بید میتوان به نرخ چگالی بار جت و غلظت محلول پلیمری اشاره کرد. درصورتی که غلظت محلول پلیمری و ولتاژ اعمالی با نرخ تزریق سرنگ متناسب نباشد، حلال فرصت تبخیر پیدا نمی کند و الیاف کشیده نمی شوند و احتمال تشکیل بید افزایش مییابد [۱۱].



شكل3- تصاوير SEM الياف الكتروريسي PVDF با درصدهاي مختلف BT در بزرگنماييهاي مختلف الف) الياف الكتروريسي PVDF ب) الياف الكتروريسي PVDF-2%BT ج) الياف الكتروريسيPVDF-4%BT د) الياف الكتروريسي PVDF-6%BT

با تغییر درصد وزنی نانوذرات BT در محلول PVDF، قطر الیاف نیز تغییر می کند. به منظور بررسی تغییرات قطر الیاف، تصاویر SEM تهیه شده از هر نمونه با نرمافزار Image J آنالیز شد. نمودار توزیع قطر الیاف الکتروریسی شده در شکل ۴ نشان داده شده است. برای مقایسه بهتر، میانگین قطر الیاف الکتروریسی شدهی PVDF حاوی درصدهای مختلف BT در جدول ۱ گزارش شده است. همانطور که دیده می شود، با افزایش مقدار نانوذرات BT، میانگین قطر الیاف کاهش پیدا کرده است. علاوه بر این، نمودارهای ارائه شده در شکل ۴ نشان می دهد که با افزایش درصد نانوذرات BT، الیاف همگن تر و توزیع قطر آنها باریک تر شده است. قطر الیاف الکتروریسی شده در حضور نانو ذرات BT تحت تاثیر دو عامل مهم رسانایی و ویسکوزیته محلول قرار می– گیرد. از یک طرف، حضور نانوذرات BT در الیاف PVDF باعث افزایش

ویسکوزیته می شود. این امر باعث می شود که مقاومت در برابر نیروی الکترواستاتیک بیشتر شده، الیاف کمتر کشیده شوند و قطر الیاف الکتروریسی شده افزایش یابد [17, ۱۳]. از طرف دیگر، با افزایش رسانایی الکتریکی محلول، بارهای بیشتری توسط جت الکتروریسی حمل می شود که باعث افزایش طول الیاف و در نتیجه کاهش قطر آنها می شود [10, 14]. در حقیقت، بین ویسکوزیته محلول و رسانایی آن در تعیین قطر الیاف نوعی رقابت وجود دارد. در این جا با افزایش درصد نانوذرات BT، اثر افزایش رسانایی محلول بر ویسکوزیته غلبه کرده و باعث شده است که میانگین قطر الیاف کاهش یابد.



PVDF-4%BT (ج PVDF-2%BT (ب PVDF ب PVDF-2%BT ج) PVDF-4%BT ج) PVDF-4%BT (شکل٤-نمودارهای توزیع قطر الیاف الکتروریسی شده الف) PVDF-6%BT (د)

		1 24 44		<b>Ξ</b> •1	
سد	لكتروريسي	الياف ا	قط,	–مىانكىن	حدول۱
				<b>U</b>	

میانگین قطر الیاف (nm)	نمونه		
1V±۴1۴	PVDF		
11±750	PVDF-2%BT		
17±191	PVDF-4%BT		
۸±۱۳۶	PVDF-6%BT		

## EDS بررسی نتایج آزمون.

به منظور بررسی چگونگی توزیع عناصر مختلف در نمونههای کامپوزیتی از آزمون EDS استفاده گردید. این آزمون بر روی نمونه ۴ درصد وزنی BT انجام شد و نتایج آن در شکل ۵ آورده شده است. همان گونه که مشاهده می شود عناصر موجود، توزیعی یکنواخت در سرتاسر نمونه که مشاهده می توان ادعا کرد که مخلوطسازی به خوبی انجام شده و نمونه یکامپوزیتی ساختاری کاملا یکنواخت و همگن از نظر توزیع TT دارد.



شکل ۵-نقشه توزیع عناصر نمونهی PVDF-4%BT بر اساس ازمون EDS

## ۳-۳. بررسی میزان فاز β در الیاف PVDF حاوی مقادیر مختلف نانوذرات BT

طیف حاصل از آنالیز FTIR انجام شده روی نانوذرات BT و الیاف PVDF الکتروریسی شده حاوی ۰، ۲، ۴ و ۶ درصد وزنی BT در شکل ۶ آورده شده است.

با استفاده از طیف FTIR الیاف PVDF-BT و بررسی پیوندهای موجود در آن می توان فازهای موجود در PVDF را شناسایی کرد. خطوط جذب FTIR موجود در فازهای اصلی α، β و γ پلیمر PVDF در سه دستهی

اصلی طبقهبندی می شوند: ۱) پیکهای مشترک که در هر سه فاز ظاهر می شوند. به طور کلی پیکهایی در محدوده می ۸۸۵–۸۷۶، ۱۰۲۵ و ۱۰۶۹–۱۳۹۸ بر سانتی متر (<sup>--</sup> ۲۰۱۳) برای هر سه فاز مشاهده می شوند. ۲) پیکهای اختصاصی که تنها در یکی از سه فاز پدیدار می شوند و برای شناسایی فازهای مربوطه استفاده می شوند. ۳) پیکهایی که در دوفاز مشترک هستند. پیکهای مشخصه  $\beta$ ،  $\alpha$  در جدول ۲ آورده شده است [۱۶].



شکل۶- نمودار FTIR نانوذرات BT و الیاف PVDF الکتروریسی شده حاوی ۰۰ ۲، ۴ و ۶ درصد وزنی BT

γ	و	βa	مشخصه	ىھاي	۲- پيک	جدول
			E1	61		

پیکهای مشخصه	فاز
-1149-1709-1888-1488 -814-488-499-8084-940 810-889-0887 cm <sup>-1</sup>	α
<b>ዮዮ</b> ል–ዮሃዮ–۱۲۷۵ cm <sup>-1</sup>	β
ኛ۳ነ− <b>ኖ</b> ለ۲−λነነ−ነ۲۳۴ cm⁻¹	γ

پیکهای مشترک بین فازهای  $\beta$  و γ در محدودههای '-۸۳۷ cm که در صورت وجود پیک و '-۵۰۲ cm میباشند. پیک '-۵۰۸ در صورت وجود پیک در در طول موج '-۵۲۳ ۲۷۵ مربوط به فاز  $\beta$  و در صورت وجود پیک در طول موج '-۲۳۴ tm نشان دهنده فاز γ می باشد. بررسی پیک های موجود نشان می دهد که در این نمونه ها فاز  $\beta$  وجود دارد. با در نظر گرفتن پیک '-۸۴۰ cm به عنوان پیک مشخصه فاز  $\beta$  و پیک '-cm ۷۶۳ به عنوان پیک مشخصه فاز  $\alpha$  می توان با استفاده از رابطه ۱ میزان فاز  $\beta$  را محاسبه کرد.

$$F_{\beta} = \frac{A_{\beta}}{((1.26 \times A_{763}) + A_{\beta})} \tag{(1)}$$

در این رابطه A763 بیانگر میزان جذب در عدد موج <sup>۱</sup>-۷۶۳ cm و Aβ بیانگر میزان جذب در عدد موج <sup>۱</sup>-۸۴۰ میباشد که از رابطهی ۲ بهدست میآید.

$$A_{\beta} = \log\left(\frac{l^{\circ}_{\beta}}{l_{\beta}}\right) \tag{(7)}$$

در این رابطه  $_{\beta}^{\alpha}$  و  $_{\beta}_{\beta}$  به ترتیب میزان شدت پرتوی اولیه و شدت پرتوی عبوری می باشند [18].

در طیف FTIR مربوط به BT، در محدوده عدد موج <sup>۲</sup>-Ba ۳۸ پیکی دیده می شود که مربوط به پیوندهای Ba-O است [۲]. در طیف FTIR مربوط به PVDF نیز پیکی در نزدیکی این محدوده عدد موج که مربوط به پیوندهای CF2 است، وجود دارد [۸۸]. موقعیت این دو پیک که باهم همپوشانی دارند در شکل۶ با خط قرمز نشان داده شده است.

در نمونههای کامپوزیتی شدت نسبی پیک <sup>۱</sup>-۴۸۵ میشتر شده و مقدار کمی به سمت عدد موجهای بالاتر جابهجا شده است که نشاندهندهی برهمکنش نانو ذرات BT با زنجیرههای PVDF در ساختار است.

با توجه به نتایج FTIR و با استفاده از روابط ۱ و ۲، میزان فاز  $\beta$  برای نمونههای مختلف محاسبه شد و نتایج آن در جدول ۳ آورده شده است.

نمونههای PVDF حاوی درصدهای	β	فاز	ميزان	۳-	جدول
BT ( ilī 🛧 a					

$f_{\beta} \times 100$	A840	A763	نمونه		
۹١/۴۰	•/١٣١۵٧٢	•/••٩٨١۴	PVDF		
91/88	•/•٨•۴۴٣	•/••۵٨٣۴	PVDF-2%BT		
94/44	•/17۴٨٨٣	•/••۵٨۴	PVDF-4%BT		
۹١/٨۶	•/18428	·/·9467	PVDF-6%BT		

همان طور که مشخص است با افزایش درصد نانوذرات BT تا ۴ درصد وزنی، فاز β افزایش یافته است؛ که دلیل این امر، برهم کنش مؤثر بین نانوذرات BT و PVDF می باشد. با افزایش مقدار نانوذرات به بیش تر از ۴ درصدوزنی، تشکیل فاز β حین الکتروریسی می تواند تحت تاثیر دو عامل قرار گیرد که هر دو می توانند سبب کاهش فاز فعال الکتریکی شوند. نخست، با افزایش مقدار نانوذرات BT در محلول پلیمری، احتمال اَگلومره شدن ذرات افزایش مییابد. از اینرو، با کاهش برهم کنش مؤثر نانوذرات با زنجیرههای پلیمری مقدار فاز β کاهش مییابد. از طرف دیگر، افزایش ویسکوزیته ناشی از افزایش میزان ذرات سرامیکی سبب می شود نیروی بیش تری برای تغییر چیدمان مولکولی زنجیرههای پلیمری مورد نیاز باشد. با توجه به این که تمامی نمونهها در ولتاژ ثابت الكتروريسي شده بودند، افزايش بيش از حد ويسكوزيته ميتواند كاهش فاز β را به همراه داشته باشد [۱۹]. با توجه به نتایج SEM و FTIR می توان نتیجه گرفت که مقدار ۴ درصد وزنی تیتانات باریم برای كامپوزيت PVDF، مقدار بهينه است كه منجر به تشكيل بالاترين ميزان فاز فعال الكتريكي ميشود.

## ٤-۳.بررسی میزان ترشوندگی الیاف PVDF حاوی درصدهای مختلف نانوذرات BT

زاویه تماس یک معیار مناسب برای اندازه گیری کمی ترشوندگی یک سطح است و میتواند هر گونه آب دوست یا آب گریز بودن نمونه را تشخیص دهد. در این تست، ابتدا توسط دستگاه یک قطره با حجم مشخص روی نمونه قرار داده میشود و سپس زاویه قرار گیری قطره با سطح توسط نرمافزارهای آنالیز تصویر اندازه گیری میشود. مقادیر زاویه تماس برای نمونههای PVDF حاوی درصدهای وزنی متفاوت BT در شکل ۷ نشان داده شده است. اندازه زاویه تماس برای الیاف PVDF بدون نانوذرات تیتانات باریم ۱۳۳/۷ درجه میباشد. نانوذرات تیتانات باریم بسیار آب دوست هستند و زاویه تماس کمتر از ۳۵ درجه دارند [۲۰]. به همین دلیل با افزودن نانوذرات BT در درصدهای وزنی ۲۰ ۶ و ۶ درصدوزنی، زاویه تماس نانوکامپوزیتهای الیافی به ترتیب به مشاهده میشود، با افزایش مقدار ذره سرامیکی، زاویه تماس کمتر شده و ترشوندگی PVDF بهبود پیدا کرده است.



شکل۷- نمودار زاویه تماس ترشوندگی برحسب درصد وزنی نانوذرات BT

#### ۳-۵.بررسی آنالیز XRD الیاف PVDF-BT

به منظور بررسی فازهای تشکیل شده در نمونه کامپوزیتی بهینه PVDF-4%BT، از آزمون XRD در زاویه ۵ تا ۸۰ درجه استفاده شد. الگوی پراش اشعه X این نمونه در شکل ۸ آورده شده است. برای مقایسه بهتر، الگوی پراش پودر PVDF اولیه و همچنین الیاف الکتروریسی شده PVDF خالص نیز آورده شدهاند. نتایج به دست آمده نشان می دهد که در الگوی پراش پودر PVDF پیکهای مشخصه فاز  $\alpha$  در زوایای ۱۸/۴، ۲۰ و ۲۶/۶ درجه ظاهر شده است [17]. ساختار بلوری PVDF بعد از الکتروریسی تغییر کرده و به فاز  $\beta$  تبدیل شده است. در روش الکتروریسی، به دلیل ایجاد کشش زیاد

تحت میدان الکتریکی، ایجاد فاز فعال الکتریکی و خاصیت پیزوالکتریک در PVDF تسهیل شده است [۲۳, ۲۳].

به علاوه، در الگوی پراش الیاف PVDF-4%BT، پیک تیتانات باریم مطابق با کد مرجع ICCD 00-031-174 نیز ظاهر شده است. به دلیل مقدار کم BT در کامپوزیت، شدت پیکهای BT نسبت به PVDF کمتر است و فقط شدیدترین پیک BT مشاهده می شود. این پیک در زاویه ۲۵/۳۶۲ درجه مشاهده شده است که مربوط به صفحه ی بلوری (۱۱۰) می باشد. با توجه به الگوی پراش اشعه X می توان نتیجه گرفت که در اثر کامپوزیت سازی فاز جدیدی تشکیل نشده است.



شکل A- الگوی پراش اشعه X پودر PVDF، نمونههای الکتروریسی شده PVDF و PVDF-4%BT

## PVDF-BT بررسي رفتار پيزوالكتريك الياف.

به منظور بررسی خواص پیزوالکتریک در نمونه کامپوزیتی بهینه PVDF-4%BT، نیروی ضربه ی ۲N در فرکانس ثابت AHz به نمونه PVDF و PVDF-4%BT اعمال شد و بار خروجی پیزوالکتریک اندازه گیری شد که نتایج آن در شکل ۹ گزارش شدهاست. همان طور که مشاهده می شود، با افزودن نانوذرات BT خاصیت پیزوالکتریک PVDF افزایش می یابد. هنگام الکتروریسی دوقطبی های

نانوذرات BT و الیاف PVDF در جهت میدان اعمالی همراستا می شوند و به سمت آن جهت گیری می کنند که این اتفاق باعث افزایش خروجی ولتاژ می شود. علاوهبراین، حضور نانوذرات BT در الیاف PVDF به عنوان مناطق تمرکز تنش عمل می کنند و با اعمال تنش به الیاف الکتروریسی شده در برخی مناطق، تنش موضعی بیش تر اعمال می شود و تغییر فرم بیش تری صورت می گیرد؛ درنتیجه خروجی ولتاژ با افزودن نانوذرات BT، افزایش می یابد [۲۴].



شکل ۹- پاسخ پیزوالکتریک نمونهی PVDF و PVDF-4%BT.

### نتيجه گيري

در این پژوهش اثر درصد وزنی نانوذرات BT بر خواص الیاف الكتروريسى شده PVDF مورد بررسى قرار گرفت. نتايج بهدست آمده نشان داد که کامپوزیت PVDF حاوی ۴ درصد وزنی تیتانات باریم، دارای الیاف یکنواخت و با توزیع قطر باریک می باشد. همچنین نانوذرات BT توزیع یکنواختی در سرتاسر نمونه داشتند. با افزایش درصد نانوذرات BT و غلبه اثر افزایش رسانایی محلول بر ویسکوزیته آن، میانگین قطر الیاف تا nm ۱۳۶ کاهش پیدا کرد. با افزایش درصد نانوذرات BT تا ۴ درصد وزنی، مقدار فاز β تا ۹۴/۴۳ درصد افزایش یافت که دلیل این امر، برهم كنش مؤثر بين نانوذرات BT و PVDF است؛ اما با افزايش مقدار نانوذرات به بیشتر از ۴ درصدوزنی، تشکیل فاز  $\beta$  حین الکتروریسی تحت تاثیر دو عامل افزایش آگلومرههای BT و افزایش ویسکوزیته، كاهش مىيابد. افزودن تيتانات باريم به PVDF زاويه تماس آن را تا ۱۲۶/۸ درجه کاهش داد و ترشوندگی آن نسبت به PVDF خالص، بهبود پيدا كرد. نتايج XRD نشان داد كه روش الكتروريسي به عنوان یک عامل مؤثر می تواند سبب ایجاد فاز  $\beta$  در PVDF شود. علاوهبراین، شدیدترین پیک BT در کامپوزیت PVDF-BT مشاهده شد. همچنین، در اثر افزودن BT فاز جدیدی تشکیل نشد. نتایج آزمون پیزوالکتریک نشان داد که با افزودن ۴ درصد وزنی BT به محلول PVDF، بار خروجي پيزوالكتريك الياف PVDF از ۶/۳۴ pC/N به ۸/۸۵ pC/N

افزایش یافت. نتایج حاصل از این پژوهش نشان داد که کامپوزیت الیافیPVDF-4%BT با ساختار فازی، مورفولوژی و خواص سطحی مناسب میتواند به عنوان یک ماده پیزوالکتریک در کاربردهای گوناگون مد نظر قرار گیرد.

### ملاحظات اخلاقی پیروی از اصول اخلاق پژوهش

همکاری مشارکت کنندگان در تحقیق حاضر به صورت داوطلبانه و با رضایت آنان بوده است.

حامی مالی

دانشگاه شیراز از این تحقیق حمایت مالی کرده است.

### مشارکت نویسندگان

انجام آزمایشها : ندا عسکرزاده؛ تحلیل دادهها و نتایج: ندا عسکرزاده، زهرا شرافت؛ نگارش نهایی: زهرا شرافت.

### تعارض منافع

بنابر اظهار نویسندگان، مقاله حاضر فاقد هرگونه تعارض منافع بوده است.

## References

[1] F. Liu, N. A. Hashim, Y. Liu, M. R. M. Abed, and K. Li, "Progress in the production and modification of PVDF membranes," J Memb Sci, vol. 375, no. 1–2, pp. 1–27, Jun. 2011.

[2] <u>B.-E. El Mohajir and N. Heymans,</u> "Changes in structural and mechanical behaviour of PVDF with processing and thermomechanical treatments. 1. Change in structure," Polymer (Guildf), vol. 42, no. 13, pp. 5661–5667, Jun. 2001.

[3] <u>K. Tashiro, H. Tadokoro, and M.</u> Kobayashi, "Structure and piezoelectricity of poly (vinylidene fluoride)," Ferroelectrics, vol. 32, no. 1, pp. 167–175, Jan. 1981.

[4] <u>A. Salimi and A. A. Yousefi,</u> "Conformational changes and phase transformation mechanisms in PVDF solutioncast films," J Polym Sci B Polym Phys, vol. 42, no. 18, pp. 3487–3495, Sep. 2004.

[5] V. F. Cardoso, D. M. Correia, C. Ribeiro, M. M. Fernandes, and S. Lanceros-Méndez, "Fluorinated Polymers as Smart Materials for Advanced Biomedical Applications," Polymers 2018, Vol. 10, Page 161, vol. 10, no. 2, p. 161, Feb. 2018.

[6] F. E. Ahmed, B. S. Lalia, and R. Hashaikeh, "A review on electrospinning for membrane fabrication: Challenges and applications," Desalination, vol. 356. Elsevier, pp. 15–30, Jan. 15, 2015.

[7] <u>A. Zaszczynska, P. Sajkiewicz, and A.</u> Gradys, "Piezoelectric Scaffolds as Smart Materials for Neural Tissue Engineering," Polymers (Basel), vol. 12, no. 1, p. 161, Jan. 2020.

[8] Z.-M. Dang et al., "Potential Bioelectroactive Bone Regeneration Polymer Nanocomposites with High Dielectric Permittivity," Adv Eng Mater, vol. 11, no. 10, pp. B144–B147, Oct. 2009. [9] <u>N. Ahmadi, M. Kharaziha, and S. Labbaf,</u> "Core-shell fibrous membranes of PVDF-Ba 0.9 Ca 0.1 TiO 3 /PVA with osteogenic and piezoelectric properties for bone regeneration," Biomedical Materials, vol. 15, no. 1, p. 015007, Dec. 2019.

[10] <u>M. Rasoolzadeh, Z. Sherafat, M. Vahedi,</u> and E. Bagherzadeh, "Structure dependent piezoelectricity in electrospun PVDF-SiC nanoenergy harvesters," J Alloys Compd, vol. 917, p. 165505, Oct. 2022.

[11] <u>H. Fong, I. Chun, and D. H. Reneker,</u> "Beaded nanofibers formed during electrospinning," Polymer (Guildf), vol. 40, no. 16, pp. 4585–4592, Jul. 1999.

[12] <u>G. Eda, "Effects of Solution Rheology on</u> Electrospinning of Polystyrene by," no. April, 2006.

[13] J. S. Andrew and D. R. Clarke, "Enhanced Ferroelectric Phase Content of Polyvinylidene Difluoride Fibers with the Addition of Magnetic Nanoparticles," Langmuir, vol. 24, no. 16, pp. 8435–8438, Aug. 2008.

[14] <u>N. Bhardwaj and S. C. Kundu,</u> "Electrospinning: <u>A fascinating fiber</u> fabrication technique," Biotechnol Adv, vol. 28, no. 3, pp. 325–347, May 2010.

[1۵] م .محمودی ,و .حقیقی ,م .میرحاج" ,ساخت و ارزیابی خواص سطحی و زیست تخریب پذیری داربست نانو فیبری پلی کاپرولاکتون /کراتین حاوی نانولوله کربن برای کاربرد در مهندسی بافت استخوان ",فصلنامه علمی -پژوهشی مواد نوین , دوره ۱۱، شماره ۳۹، اردیبهشت ۱۳۹۹، صفحه ۱۵–۳۰.

[16] X. Cai, T. Lei, D. Sun, and L. Lin, "A critical analysis of the  $\alpha$ ,  $\beta$  and  $\gamma$  phases in poly(vinylidene fluoride) using FTIR," RSC Adv, vol. 7, no. 25, pp. 15382–15389, Mar. 2017.

[17] X.-X. Wei et al., "Advanced visible-lightdriven photocatalyst BiOBr–TiO2–graphene composite with graphene as a nano-filler," J <u>Mater Chem A Mater, vol. 2, no. 13, p. 4667,</u> <u>Apr. 2014.</u>

[18] <u>R. Asmatulu and A. Jabbarnia, "Synthesis</u> and Characterization of PVdF/PVP-Based Electrospun Membranes as Separators for Supercapacitor Applications," Journal of Material Science and Technology Research, vol. 2, no. 2, pp. 43–51, Jul. 2016.

[19] Y. P. Su, L. N. Sim, H. G. L. Coster, and T. H. Chong, "Incorporation of barium titanate nanoparticles in piezoelectric PVDF membrane," J Memb Sci, vol. 640, p. 119861, Dec. 2021.

[20] <u>R. Li, W. Wei, J. Hai, L. Gao, Z. Gao, and</u> Y. Fan, "Preparation and electric-field response of novel tetragonal barium titanate," J Alloys Compd, vol. 574, pp. 212–216, Oct. 2013.

[21] <u>X. Cai, T. Lei, D. Sun, and L. Lin, "A</u> critical analysis of the  $\alpha$ ,  $\beta$  and  $\gamma$  phases in poly (vinylidene fluoride) using FTIR," RSC Adv, vol. 7, no. 25, pp. 15382–15389, Mar. 2017.

[22] <u>A. D. Hussein, R. S. Sabry, O. Abdul</u> Azeez Dakhil, and R. Bagherzadeh, "Effect of Adding BaTiO3 to PVDF as Nano Generator," J Phys Conf Ser, vol. 1294, no. 2, p. 022012, Sep. 2019.

[23] <u>R. K. Singh, S. W. Lye, and J. Miao,</u> "Holistic investigation of the electrospinning parameters for high percentage of  $\beta$ -phase in PVDF nanofibers," Polymer (Guildf), vol. 214, p. 123366, Feb. 2021.

[24] <u>K. Shi, B. Sun, X. Huang, and P. Jiang,</u> "Synergistic effect of graphene nanosheet and <u>BaTiO3 nanoparticles on performance</u> enhancement of electrospun PVDF nanofiber mat for flexible piezoelectric nanogenerators," Nano Energy, vol. 52, pp. 153–162, Oct. 2018.