



Fabrication and Characterization of Modified Silk Fibroin/Zinc-Based Metal-Organic Framework Composite Hydrogel Using Fenton Reaction for Medical Applications

Mohammad Kian Vojdanpak^{*ID}, Kiana Mohagheghian and Mahshid Kharaziha

Department of Materials Engineering, Isfahan University of Technology, Isfahan, Iran

^{*} Corresponding author, Email: Kianvojdanpak@gmail.com

(Received: 7 December 2024; Revised: 31 December 2024; Accepted: 1 January 2025; Available online: 5 March 2025)

ABSTRACT

Introduction and Objectives: Hydrogels, as three-dimensional hydrophilic scaffolds, play a crucial role in absorbing biological fluids and providing mechanical stability in the tissue regeneration process. This study aims to design and synthesize novel composite hydrogels based on thiol-modified silk fibroin and a zinc-containing bio-metal-organic framework (Zn-Bio MOF) with an adenine ligand to enhance mechanical and biological properties for tissue engineering applications.

Materials and Methods: Pure silk fibroin was extracted and modified with thiol groups via L-cysteine conjugation. Fourier-transform infrared (FTIR) spectroscopy was conducted to confirm these modifications. The Zn-Bio MOF was synthesized through a hydrothermal process using zinc (II) ions and an adenine ligand. Three types of composite hydrogels were prepared: (1) hydrogel based on thiol-modified silk fibroin, (2) hydrogel based on thiol-modified silk fibroin crosslinked via the Fenton reaction, and (3) composite hydrogel containing Zn-Bio MOF at various concentrations. Material characterization was performed using scanning electron microscopy (SEM) and X-ray diffraction (XRD).

Results: FTIR spectroscopy confirmed the reduction in peak intensities at 1650 cm^{-1} and 3300 cm^{-1} and the appearance of new peaks corresponding to S-S and S-H bonds. The average particle size of Zn-Bio MOF was $0.39 \pm 0.12\text{ nm}$, with a specific surface area of $1138.3\text{ m}^2/\text{g}$. Swelling and degradation analyses indicated that Zn-Bio MOF-containing hydrogels exhibited improved mechanical properties, including higher compressive modulus and toughness, approximately 30% weight loss over 72 hours, and controlled swelling behavior.

Conclusion: The findings of this study suggest that Zn-Bio MOF composite hydrogels, due to their enhanced mechanical properties and controlled swelling behavior, hold significant potential for tissue engineering and biomedical applications.

Keywords: Silk, Metal-organic framework, Zinc, Fenton reaction, Hydrogel.

How to Cite: Vojdanpak MK, Mohagheghian K, Kharaziha M. Fabrication and characterization of modified silk fibroin/zinc-based metal-organic framework composite hydrogel using fenton reaction for medical applications. J Adv Mater Eng. 2025;44(2):19–35. <https://doi.org/10.47176/jame.44.2.1097>

Copyright © 2025 Isfahan University of Technology, Published by IUT press.



This work is licensed under a Creative Commons Attribution-NonCommercial 4.0 International license (<https://creativecommons.org/licenses/by-nc/4.0/>). Non-commercial uses of the work are permitted, provided the original work is properly cited.



ساخت و مشخصه‌یابی هیدروژل کامپوزیتی فیبروئین ابریشم اصلاح شده / چارچوب فلزی-آلی مبتنی بر روی با استفاده از واکنش فنتون برای کاربردهای پزشکی

محمد کیان وجدان‌پاک*^{ID}، کیانا محققیان و مهشید خرازیها

دانشکده مهندسی مواد، دانشگاه صنعتی اصفهان، اصفهان، ایران

* نویسنده مسئول، پست الکترونیکی: Kianvojdnpak@gmail.com

(دریافت: ۱۴۰۳/۹/۱۷، بازنگری: ۱۴۰۳/۱۰/۱۱، پذیرش: ۱۴۰۳/۱۰/۱۲، انتشار: ۱۴۰۳/۱۲/۱۵)

چکیده

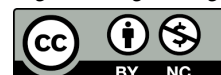
مقدمه و اهداف: هیدروژل‌ها به‌عنوان داربست‌های سه‌بعدی آب‌دوست، نقش مهمی در جذب مایعات زیستی و ایجاد پایداری مکانیکی در فرآیند بازسازی بافت ایفا می‌کنند. هدف این پژوهش، طراحی و سنتز هیدروژل‌های کامپوزیتی جدیدی بر پایه فیبروئین ابریشم اصلاح‌شده با گروه‌های تیول و چارچوب فلزی-آلی (Zn-Bio MOF) حاوی یون روی و لیگاند آدنین، به‌منظور بهبود خواص مکانیکی و زیستی برای کاربردهای مهندسی بافت است.

مواد و روش‌ها: فیبروئین ابریشم خالص استخراج و با افزودن گروه‌های تیول از طریق اتصال ال-سیستئین اصلاح شد. برای تأیید این اصلاحات، طیف‌سنجی مادون‌قرمز تبدیل فوریه انجام شد. Zn-Bio MOF نیز از طریق فرآیند هیدروترمال با یون روی (II) و لیگاند آدنین سنتز شد. سه نوع هیدروژل کامپوزیتی تهیه شد: (۱) هیدروژل بر پایه فیبروئین ابریشم اصلاح‌شده، (۲) هیدروژل بر پایه فیبروئین ابریشم اصلاح‌شده ژل‌شده با واکنش فنتون و (۳) هیدروژل کامپوزیتی حاوی Zn-Bio MOF در غلظت‌های مختلف. برای مشخصه‌یابی، از میکروسکوپ الکترونی روبشی و پراش پرتو ایکس استفاده شد.

یافته‌ها: نتایج طیف‌سنجی مادون‌قرمز تبدیل فوریه کاهش شدت پیک‌های 1650 cm^{-1} و 3300 cm^{-1} و ظهور پیک‌های جدید مربوط به پیوندهای S-S و S-H را تأیید کرد. میانگین قطر نانوذرات Zn-Bio MOF برابر با 39 ± 0.12 نانومتر و مساحت سطح ویژه آن $113.8\text{ m}^2/\text{g}$ مترمربع بر گرم بود. بررسی خواص تورم و تخریب نشان داد که هیدروژل‌های حاوی نانوذرات Zn-Bio MOF دارای مدول فشاری و چقرمگی بالاتر، کاهش وزن حدود ۳۰ درصد طی ۷۲ ساعت، و رفتار تورمی کنترل‌شده بودند.

نتیجه‌گیری: نتایج این پژوهش نشان می‌دهد که هیدروژل‌های کامپوزیتی Zn-Bio MOF به دلیل بهبود خواص مکانیکی و کنترل تورم، پتانسیل بالایی برای استفاده در مهندسی بافت و کاربردهای زیستی دارند.

واژه‌های کلیدی: ابریشم، چارچوب فلزی-آلی، روی، واکنش فنتون، هیدروژل.



۱- مقدمه

هیدروژل‌ها، پلیمرهای آب‌دوستی با ساختار سه‌بعدی و پیوندهای عرضی هستند که می‌توانند مقادیر زیادی آب یا مایعات زیستی جذب کنند (۱). به دلیل ویژگی‌هایی مانند زیست‌سازگاری، محتوای آب بالا و خواص مکانیکی مشابه بافت‌های بدن، از دهه ۱۹۶۰ در کاربردهای پزشکی استفاده می‌شوند. این مواد می‌توانند با ایجاد پیوندهای فیزیکی یا شیمیایی شبکه‌هایی را تشکیل دهند که بسته به نوع پیوند، ویژگی‌هایی مانند پاسخ‌دهی به تغییرات محیطی یا پایداری بالا را از خود نشان می‌دهند (۲).

فیبروئین ابریشم^۱، پلیمر زیستی طبیعی با زیست‌سازگاری بالا، تجزیه زیستی کنترل‌شده و استحکام مکانیکی خوب، به دلیل ویژگی‌های منحصر به فردی که دارد، مورد توجه قرار گرفته است. هیدروژل‌های مبتنی بر فیبروئین، محدودیت‌های هیدروژل‌های مصنوعی را رفع می‌کنند، اما ساختار ساده آن‌ها چالش‌هایی در کاربردهای پیچیده ایجاد می‌کند (۳). اصلاح شیمیایی فیبروئین با گروه‌های عملکردی مختلف به بهبود سازگاری و عملکرد این هیدروژل‌ها کمک می‌کند (۴).

یکی از روش‌های بهبود خواص فیبروئین ابریشم، اصلاح آن با افزودن گروه‌های شیمیایی مانند گوگرد است. این اصلاحات باعث ایجاد پل‌های دی‌سولفیدی، بهبود حلالیت در آب، پایداری ساختاری و اتصال به سطوح مختلف می‌شود. این تغییرات ویژگی‌هایی مانند تقویت ضد میکروبی، کاهش نفوذپذیری داروها و امکان استفاده مجدد از مواد را ایجاد می‌کند و در کاربردهای مهندسی بافت، مانند حمایت از رشد و تثبیت سلول‌ها و بافت‌ها، نقش مهمی دارد (۵). لیانگ و همکاران (۶)، هیدروژلی طراحی کردند که در آن پلی (اتیلن گلیکول) دی‌آکریلات و فیبروئین ابریشم از طریق واکنش کلیک تیول-آلکین تحت نور فرابنفش^۲ ۴۰۵ نانومتر به هم متصل شدند. نتایج نشان داد که هیدروژل تولیدشده تأثیر منفی بر رشد سلول‌های HEK۲۹۳ نداشته و هیچ نشانه‌ای از التهاب یا مشکل جدی در محل کاشت مشاهده نشد. این اصلاحات می‌توانند

محدودیت‌های هیدروژل‌های سنتزی را کاهش داده و کاربردهای وسیع‌تری در مهندسی بافت ایجاد کنند.

در این میان، چارچوب‌های فلزی-آلی^۳ به دلیل ساختار متخلخل، سطح ویژه بالا و زیست‌سازگاری، به‌طور گسترده در ترکیب با هیدروژل‌ها برای بهبود کاربردهای زیست‌پزشکی استفاده می‌شوند (۷). ترکیب MOFs با داربست‌های زیستی موجب بهبود چسبندگی و پاسخ سلولی می‌شود. استفاده از فلزات زیست‌فعال مانند روی (Zn) در این چارچوب‌ها، علاوه بر افزایش زیست‌سازگاری، خواص ضد میکروبی و تنظیم انتشار یون‌های زیستی را فراهم می‌آورد و پتانسیل بالایی برای بازسازی بافت و دارورسانی هدفمند ایجاد می‌کند (۸). طراحی چارچوب‌های فلزی-آلی با استفاده از فلزات زیست‌فعال نظیر روی (Zn)، مس (Cu) و آهن (Fe) علاوه بر بهبود زیست‌سازگاری، خواصی مانند انتقال لیگاندها پس از تخریب چارچوب را فراهم می‌کند. روی به دلیل سمیت کم و خواص ضد میکروبی و ضد التهابی، در ساخت چارچوب‌های فلزی-آلی زیست‌پزشکی^۴ کاربرد زیادی دارد (۹و۱۰). در سال ۲۰۱۹، پنگ دونگ (۱۱)، یک چارچوب فلزی-آلی دوبعدی مبتنی بر فلز روی تحت شرایط هیدروترمال سنتز کردند. این ماده نشان داد که می‌تواند به‌طور کارآمد به‌عنوان فوتوکاتالیست عمل کند و رنگ‌های آلی را بدون نیاز به استفاده از حساس‌کننده نوری یا فوتوکاتالیست تخریب کند. یکی از کاربردهای عملی چارچوب‌های فلزی-آلی در پزشکی، استفاده از آن‌ها به‌عنوان سیستم‌های دارورسانی است. به‌ویژه، چارچوب ZIF-8 برای دارورسانی هدفمند به سلول‌های تومور به‌کار می‌رود و داروی ضد سرطان ۵-فلوئوروئوراسیل (5-FU) را با ظرفیت بارگیری بالا تحویل می‌دهد. این سیستم با اصلاح ZIF-8، رشد سلول‌های تومور را مهار کرده و عوارض جانبی شیمی‌درمانی را کاهش می‌دهد. همچنین، این طراحی امکان تصویربرداری فلورسانس برای نظارت بر اثربخشی درمانی را فراهم می‌کند (۱۲). به‌عنوان نمونه، چارچوب‌های فلزی-آلی مانند MIL-100 و MIL-101 نشان داده‌اند که می‌توانند ایوبروفن را با مقادیر بالا بارگذاری کرده و رهایش آن را به‌طور مؤثری کنترل نمایند. این ویژگی‌ها

مبتنی بر فیبروئین ابریشم برای کاربردهای پزشکی است. به‌منظور بهبود ویژگی‌های عملکردی این هیدروژل، فیبروئین ابریشم ابتدا با استفاده از ال-سیستئین اصلاح شد. سپس، به‌منظور ایجاد پیوند عرضی در ساختار فیبروئین، از واکنش فنتون به‌عنوان یک روش نوآورانه بهره‌برداری شد. علاوه بر این، یک چارچوب فلزی-آلی مبتنی بر روی به‌طور نوآورانه سنتز گردید. ترکیب هیدروژل‌های کامپوزیتی فیبروئین ابریشم اصلاح‌شده و چارچوب‌های فلزی-آلی، با بهره‌گیری از ویژگی‌های منحصر به‌فرد هر دو ماده، هیدروژلی با پتانسیل بالا برای بهبود عملکرد در کاربردهای زیست‌پزشکی نظیر مهندسی بافت تولید کرد.

۲- مواد و روش‌ها

۲-۱- مواد و اندازه‌گیری

برای استخراج فیبروئین ابریشم، پيله ابریشم از شرکت نوغان، لیتیم برمید (LiBr) از سیگما آلدریچ، سدیم کرینات از مرک، کیسه دیالیز از Analab خریداری شد. برای اصلاح کردن ابریشم ۱-اتیل-۳- (۳-دی‌متیل‌امینوپروپیل) کربودیامید هیدروکلراید (EDC)، ان هیدروکسی سوکسینیمید (NHS)، ال-سیستئین (L-CYC) از سیگما آلدریچ و هیدروکلریک اسید (HCl) از مرک تهیه شد. برای سنتز نانوذره، آدنین ($C_5H_5N_5$) و 3^3 -دی تی پروپونیک اسید (3^3 -dithiopropionic acid) از سیگما آلدریچ و دی‌هیدرات استات روی ($ZnC_4H_6O_4 \cdot 2H_2O$)، اسید نیتریک (HNO_3)، N_3N -دی متیل فرامید (DMF) از مرک خریداری شد. برای سنتز ژل با روش فنتون، کلرید آهن (III) هگزا هیدرات ($FeCl_2 \cdot 4H_2O$)، هیدروژن پراکسید (H_2O_2)، آسکوربیک اسید از مرک تهیه شد. آب دو بار تقطیر از زلال خریداری شد. طیف‌سنجی مادون‌قرمز تبدیل فوریه (FTIR) مدل Tensor۲۷ ساخت شرکت Bruker کشور آلمان در محدوده $(4000-600 \text{ cm}^{-1})$ به‌دست آمد. الگوهای پراش اشعه ایکس^۸ در دمای اتاق با استفاده از پراش سنج در محدوده $50-3^\circ$ درجه، با تابش $Cu \text{ K}\alpha$ ($\lambda = 1.5418 \text{ \AA}$) اندازه گام 0.04° درجه

باعث می‌شود که MOFs گزینه‌ای مناسب برای درمان‌های هدفمند و کاهش عوارض جانبی داروها باشند (۱۴ و ۱۳).

واکنش فنتون که از رادیکال‌های آزاد برای ایجاد پیوندهای عرضی میان پلیمرها استفاده می‌کند، به‌عنوان روشی مؤثر برای تهیه هیدروژل‌های پیشرفته شناخته می‌شود. این واکنش بر اساس جفت ردوکس یون آهن و پراکسید هیدروژن انجام می‌گیرد و در سیستم‌های پلیمری مختلف به‌کار رفته است. با این حال، کاربرد آن در هیدروژل‌های فیبروئین ابریشم و چارچوب‌های فلزی-آلی هنوز نیازمند بررسی بیشتر است (۱۵). واکنش فنتون نسبت به روش‌های سنتی مزایای زیادی دارد، از جمله ژل شدن سریع فیبروئین در حدود ۳۰ ثانیه، بدون نیاز به آنزیم و امکان کنترل دقیق خواص هیدروژل با تنظیم pH و غلظت واکنش‌دهنده. هیدروژل‌های تولیدشده با این روش سازگار با سلول‌ها بوده و خواص مکانیکی بهتری مانند الاستیسیته و انعطاف‌پذیری دارند (۱۶). همچنین، مواد مورد نیاز برای واکنش فنتون ارزان و در دسترس هستند که این روش را مقرون‌به‌صرفه می‌سازد (۱۷).

به‌تازگی، باروس و همکاران (۱۸)، تهیه هیدروژل‌های پلی (N-وینیل-۲-پیرولیدون)^۵ را با استفاده از واکنش فنتون گزارش کرده‌اند. در این فرآیند، عواملی مانند غلظت PVP، نسبت مولی $[H_2O_2]/[Fe(II)]$ و pH نقش مهمی در تشکیل هیدروژل‌ها ایفا کرده‌اند. نتایج نشان داد که این هیدروژل‌ها فاقد اثرات سمی بر سلول‌های بافت زیرملتحمة موش و تحرکات پوستی در خرگوش‌های آلبینو بودند. همچنین، جین و همکاران (۱۹)، با استفاده از واکنش فنتون اصلاح‌شده با سیترات، موفق به پیوند عرضی رزیلین نو ترکیب شدند. اخیراً، سون و همکاران (۲۰)، از این واکنش برای تولید هیدروژل‌های N-(۲-هیدروکسی اتیل) آکریل آمید^۶/ پلی (اتیلن گلاکول) دی آکریلات^۷ بهره بردند. این هیدروژل‌ها با محصورسازی سلول‌های بنیادی استرومال مغز استخوان خرگوش و سلول‌های L929، فعالیت زیستی مطلوبی را نشان دادند.

هدف این مطالعه، توسعه یک سیستم هیدروژل کامپوزیتی

جدول ۱- شرایط مختلف استفاده شده در حین سنتز

نام نمونه	غلظت سیستئین (wt/.)	غلظت EDC (wt/.)	غلظت NHS (wt/.)	شرایط دیالیز
TS	۰/۰۶	۵	۲/۵	-
TSP	۰/۰۶	۵	۲/۵	محیط نیتروژن
TSD	۰/۵۳	۰/۲	۰/۱	محیط نیتروژن

شدند و پس از پاک‌سازی کامل در آب دوبار تقطیر در حال جوش حاوی ۰/۰۲ مولار کربنات سدیم به مدت یک ساعت جوشانده شدند. سپس، سه مرتبه با آب دوبار تقطیر شستشو داده شده و به مدت ۴۸ ساعت زیر هود کاملاً خشک شدند. در ادامه، پبله‌های خشک شده در محلول ۹/۳ مولار لیتیم بروماید ریخته شد و در دمای ۶۰ درجه سانتی‌گراد به مدت چهار ساعت داخل آن قرار گرفت تا به خوبی حل شود. پس از آن محلول به دست آمده، داخل کیسه دیالیز با کاتاف ۱۲۰۰۰ دالتون ریخته شد و به مدت سه روز داخل آب دوبار تقطیر تحت دیالیز قرار گرفت. لازم به ذکر است که آب مقطر هر ۲۴ ساعت به منظور خارج کردن یون‌ها و ناخالصی‌ها کاملاً تعویض شد. در انتهای دیالیز، محلول به دست آمده دوبار متوالی تحت سانتریفیوژ با سرعت ۶۰۰۰ دور بر دقیقه به مدت ۱۵ دقیقه قرار گرفت. در مرحله بعدی، پس از خارج کردن کامل ناخالصی‌های به دست آمده، محلول‌های فیبروئین به دست آمد.

۳-۲- اصلاح زنجیره پلیمری فیبروئین ابریشم

محلول فیبروئین ابریشم آماده شده در بخش ۲-۲، به غلظت ۳۰ میلی گرم بر میلی لیتر در آب دوبار تقطیر حل شد و در حمام یخ با دمای ۱-۲ درجه سانتی‌گراد خنک گردید. در همین حال، ان هیدروکسی سوکسینیمید و ۱-اتیل-۳-(۳-دی‌متیل‌امینوپروپیل) کربودی ایمید هیدروکلراید با غلظت‌های مشخص با توجه به جدول (۱)، نسبت به غلظت فیبروئین ابریشم اضافه شدند و از محلول ۰/۱ مولار سدیم هیدروکسید برای تثبیت pH محلول به ۵/۵ استفاده شد. پس از نیم ساعت، ال-سیستئین با غلظت‌های مشخص با توجه به جدول (۱)، نسبت به فیبروئین ابریشم

به دست آمد. تصاویر میکروسکوپی الکترونی روبشی گسیل میدانی^۹ مدل QUANTA FEG-450 به دست آمد. تصاویر میکروسکوپی الکترونی روبشی گسیل میدانی (FESEM) با استفاده از مدل QUANTA FEG-450 و ولتاژ ۲۵ کیلوولت به دست آمد. مورفولوژی سطحی مواد نیز با میکروسکوپ الکترونی روبشی^{۱۰} مدل Philips XL30 بررسی شد. به این منظور، هیدروژل‌ها ابتدا بر روی چسب کربنی قرار گرفتند و سپس روی پایه نگهدارنده نصب شدند. پس از آن، پوشش طلا با استفاده از سیستم رسوب فیزیکی بخار^{۱۱}، روی نمونه‌ها اعمال شد. ولتاژ و جریان مورد استفاده برای اجرای آزمون، به ترتیب ۱۰ کیلوولت و ۱۰۰ پیکو آمپر تنظیم شد. سطح ویژه پودرهای سنتز شده از طریق جذب و واجذب گاز نیتروژن (N₂) در دمای ۷۷ درجه کلوین با روش BET^{۱۲} تعیین شد. برای این منظور، قبل از اندازه‌گیری سطح ویژه و جهت آماده‌سازی و خشک کردن مواد قبل از اندازه‌گیری ۰/۱ گرم از نمونه‌ها به مدت دو ساعت در دمای ۱۲۰ درجه سانتی‌گراد تحت عملیات حرارتی گاززدایی قرار گرفت. آزمون فشار با استفاده از دستگاه Hounsfield H25KS تا کرنش ۹۰ درصد با سرعت دو میلی متر بر دقیقه تحت نیرو ۲۰۰ نیوتون انجام شد. از نمودارهای تنش-کرنش رسم شده، مدول فشاری با استفاده از شیب خط بین دو کرنش ۴۵-۶۵ درصد محاسبه شد.

۲-۲- استخراج فیبروئین ابریشم

فرایند استخراج پلیمر فیبروئین از پبله ابریشم، با استفاده از روش ارائه شده توسط تیموری و همکارانش (۲۱) انجام شد. به این صورت که ابتدا پبله‌ها توسط قیچی به دو قسمت تقسیم

جدول ۲- غلظت‌های مختلف محلول‌های مورد نظر برای هر ژل

نام هیدروژل	۱	۲	۳	۴	۵	۶	۷	۸	۹	۱۰
TSF	۵۳۰	۵۳۰	۵۳۰	۵۳۰	۵۳۰	۵۳۰	۵۳۰	۵۳۰	۵۳۰	۵۳۰
FeCl ₂ (μl)	-	۶۳	۶۳	۱۲۶	۶۳	۳۱/۵	۶۳	۶۳	۶۳	-
H ₂ O ₂ (μl)	-	۶۳	۱۲۶	۱۲۶	۶۳	۶۳	۶۳	-	-	۶۳
MOF (μl)	-	-	-	-	-	۳۱/۵	۶۳	۶۳	۱۲۶	۲۵۲
Ascorbic acid (μl)	-	-	-	-	۶۳	-	-	-	-	-

به پنج رسید. محلول FeCl₂.4H₂O با غلظت ۱۳/۳μM، محلول H₂O₂ با غلظت ۳۳۷μM و محلول آسکورویک اسید با غلظت ۸/۵μM به‌دست آمد. علاوه بر این چارچوب فلزی-آلی مبتنی بر روی در آب با غلظت ۱۳/۳μM تهیه شد. سپس باتوجه به جدول (۲)، هر ژل با ترکیبات ملاحظه شده ترکیب شد و به مدت یک دقیقه هم زده شد و سپس در دمای ۳۷ درجه سانتی‌گراد نگهداری شد تا ژل شوند.

۳- نتایج و بحث

در شکل (۱-الف و ب)، طیف مادون قرمز تبدیل فوریه ابریشم (SF) نشان داده شده است. ساختار ثانویه ابریشم با بررسی باندهای آمید I (کشش C=O)، آمید II (خمیدگی N-H) و آمید III (خمیدگی CN) قابل تعیین است. برای ابریشم (SF)، کشش کربونیل آمید در ۱۶۲۰ cm⁻¹ مشاهده شد که با مقادیر گزارش شده در منابع برای ساختارهایی از ابریشم که محتوای بالایی از β-sheet دارند، همخوانی دارد. در مقابل، کشش آمیدی محلول خشک‌شده با انجماد (لیوفیلیزه) در ۱۶۳۷ cm⁻¹ مشاهده شد که با ساختار تصادفی و غیر منظم که برای شکل محلول پروتئین انتظار می‌رود، همخوانی دارد (۲۲).

شکل (۱-الف) تأثیر محیط نیتروژن در حین سنتز را نشان می‌دهد. در حین سنتز، نمونه TS تحت اتمسفر و نمونه TSP در محیط نیتروژن قرار گرفت (اطلاعات دقیق در جدول ۱ قابل مشاهده است). هر دو نمونه TS و TSP اتصال ال-سیستین به سطح ابریشم (SF) را تأیید کردند. مشابه با تحقیق نوگیرا و

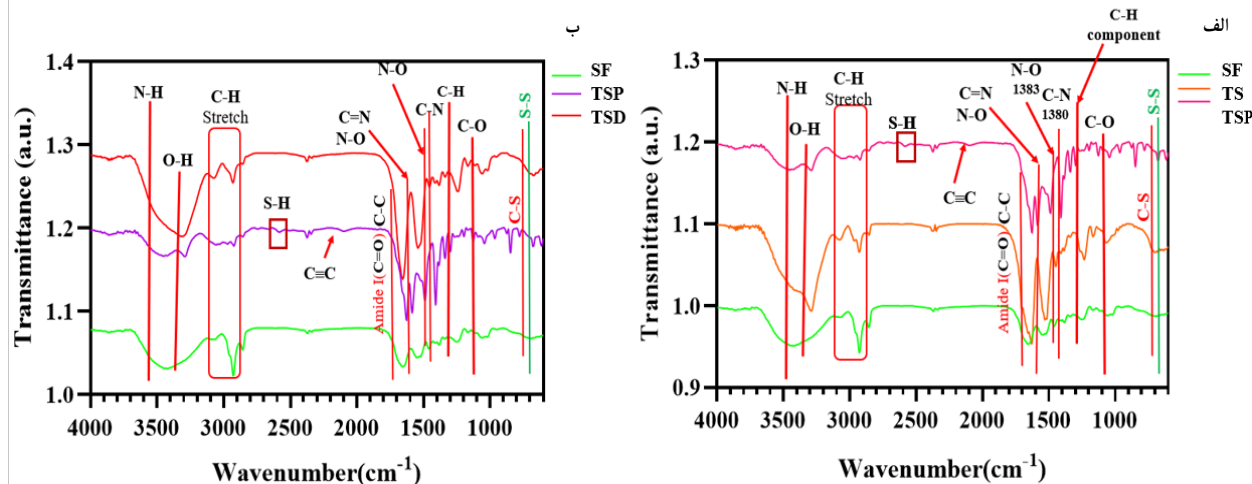
به‌آرامی به محلول فیبروئین ابریشم افزوده شد. مخلوط به‌دست‌آمده به مدت چهار ساعت در صفر درجه سلسیوس داخل حمام یخ و سپس یک شبانه‌روز در دمای چهار درجه سلسیوس در محیط نیتروژن هم زده شد. پس از واکنش، فیبروئین ابریشم در کیسه دیالیز قرار داده شد. گاز نیتروژن (N₂) جهت محافظت از محیط دیالیز تزریق شد و فرایند دیالیز به مدت سه روز تکرار شد. پس از دیالیز، محلول فیبروئین ابریشم اصلاح شده با سانتی‌فیوژ به‌دست آمد. غلظت وزنی محلول فیبروئین ابریشم اصلاح شده اندازه‌گیری و در دمای چهار درجه سلسیوس برای استفاده‌های بعدی نگهداری شد.

۲-۴- آماده‌سازی چارچوب فلزی-آلی (MOFs)

۰/۶۵ گرم دی‌هیدرات استات روی، ۰/۴۲ گرم ۳-دی‌تی پروپیونیک اسید در ۰/۵ میلی‌لیتر اسید نیتریک، ۸ میلی‌لیتر آب و ۱۰۸ میلی‌لیتر دی‌متیل فرمامید^{۱۳} حل شدند و سپس به اتوکلاو تفلون شده اضافه شدند و در دمای ۱۳۰ درجه سانتی‌گراد به مدت ۲۴ ساعت حرارت داده شد و سپس به‌طور طبیعی تا دمای اتاق خنک شد. مواد جمع‌آوری شده، سه مرتبه با پنج میلی‌لیتر DMF شسته شد و در آون خلاء (۲۴ ساعت) خشک شد.

۲-۵- سنتز ژل کامپوزیتی با استفاده از واکنش فنتون

محلول فیبروئین ابریشم اصلاح شده با غلظت دو درصد وزنی به‌دست آمد و سپس pH محلول با استفاده از سدیم هیدروکسید



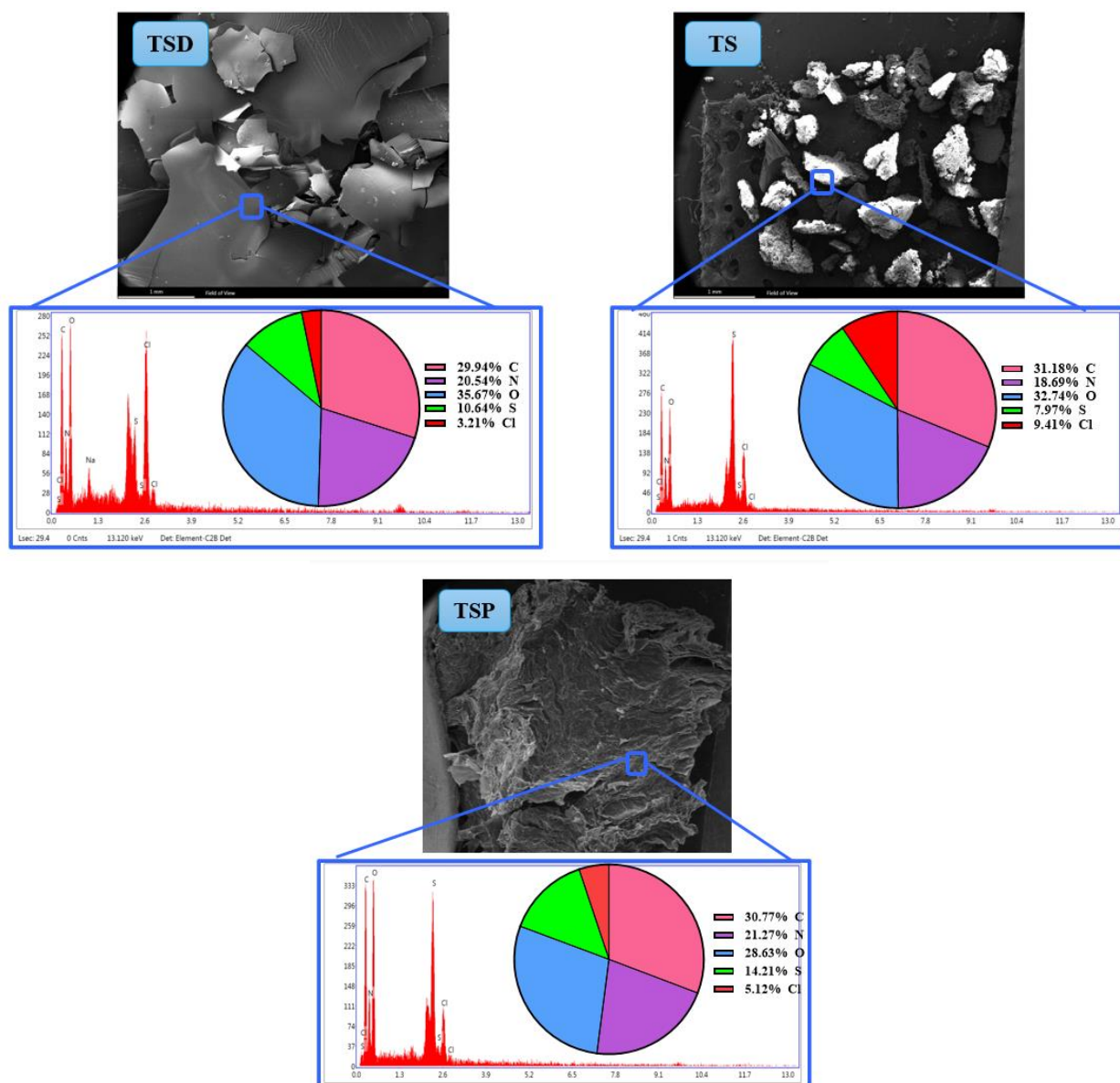
شکل ۱- طیف مادون قرمز تبدیل فوریه (FTIR) از فیبروئین و فیبروئین ابریشم اصلاح شده:
(الف) بررسی تأثیر محیط نیتروژن در حین دیالیز، (ب) تأثیر غلظت‌های مختلف مواد اولیه.

یافته است (اطلاعات دقیق غلظت‌ها در جدول ۱ قابل مشاهده است). همان‌طور که در تصویر قابل مشاهده است، پیک‌های 1650 cm^{-1} و 3300 cm^{-1} افزایش یافته‌اند و در نمونه TSD، این افزایش پیک بیشتر است که ناشی از چسبیدن ال-سیستئین به ابریشم است. در نمونه TSD، پیک S-H به صورت ضعیف دیده می‌شود. انتقال پیک از حدود 1660 cm^{-1} به سمت 1630 cm^{-1} مشاهده می‌شود (۲۳).

شکل (۲)، تصاویر میکروسکوپی الکترونی روبشی از دو نمونه فیبروئین ابریشم اصلاح شده TS و TSP و TSD را نشان می‌دهد. TS و TSP به صورت کلوخه در آمده و TSD به صورت ورقه ورقه تشکیل شده‌اند. این تفاوت در مورفولوژی می‌تواند به عوامل مختلفی از جمله غلظت مواد اولیه، نوع محیط سنتز (هوا یا نیتروژن)، میزان و نوع اتصالات عرضی و نحوه تجمع یا توزیع ال-سیستئین روی سطح فیبروئین ابریشم مرتبط باشد (۲۴). در نمونه TSP، استفاده از محیط نیتروژن در حین سنتز نقش مهمی در کاهش اکسیداسیون ال-سیستئین ایفا کرده و به افزایش میزان و کیفیت اتصالات عرضی کمک کرده است. این شرایط باعث تشکیل کلوخه‌هایی با چگالی بالاتر و ساختاری پایدارتر شده است. در مقابل، در نمونه TS که تحت شرایط اتمسفر هوا سنتز شده است، به دلیل کنترل کمتر بر واکنش‌های

همکاران (۲۳)، حضور محیط نیتروژن منجر به افزایش پیک‌های مرتبط با تثبیت ال-سیستئین در نواحی 3300 cm^{-1} و 1650 cm^{-1} شده است (۲۳). همچنین، پیک S-S که در نمونه‌های دیالیز شده در محیط نیتروژن به وضوح دیده می‌شود، تأییدی بر تأثیر این محیط در تقویت واکنش‌های شیمیایی مرتبط با اتصال عرضی ال-سیستئین به ابریشم است. علاوه‌براین، محیط نیتروژن کاهش شدت پیک‌های مربوط به آمید II (1520 cm^{-1}) را در مقایسه با نمونه‌های سنتز شده در اتمسفر معمولی نشان می‌دهد که حاکی از تغییرات در ساختار ثانویه پروتئین و افزایش میزان اتصالات عرضی است. همچنین، پیک در 3300 cm^{-1} به کشش OH مرتبط با OH آزاد در تیروزین آروماتیک SF نسبت داده می‌شود (۲۳). در نمونه دیالیز شده در محیط نیتروژن، پیک S-H به صورت ضعیف دیده می‌شود. افزایش پیک در حدود 1660 cm^{-1} در هر دو نمونه مشاهده می‌شود (۲۳).

شکل (۱-ب) غلظت‌های متفاوت مواد اولیه بر پیوندهای فیبروئین ابریشم اصلاح شده را نشان می‌دهد. به این صورت که نمونه TSD، غلظت ال-سیستئین نسبت به نمونه TSP غلظت بیشتری دارد و غلظت آن هیدروکسی سوکسینامید و ۱-اتیل-۳-(۳-دی‌متیل‌امینوپروپیل) کربودی‌ایمید هیدروکلراید کاهش



شکل ۲- تصویر میکروسکوپی الکترونی روبشی TS، TSD و TSP.

شکل داده است. طیف‌سنجی پراش پرتو ایکس نمونه TS، TSD و TSP به ترتیب حضور عنصر گوگرد با مقادیر ۱۰/۶۴، ۷/۶۹ و ۱۴/۲۱ درصد وزنی نشان داد. مطابق داده‌های طیف‌سنجی مادون قرمز تبدیل فوریه و میکروسکوپ الکترونی روبشی، نمونه TSP که میزان گوگرد بیش‌تری دارد به‌عنوان نمونه بهینه فیبروئین ابریشم اصلاح شده انتخاب شده و در ادامه پژوهش فقط از این نمونه استفاده شد.

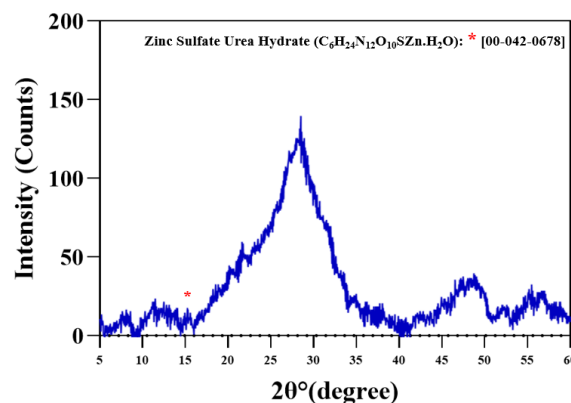
در شکل (۳)، پراش پرتو ایکس چارچوب‌های فلزی-آلی

شیمیایی، اتصالات عرضی با کیفیت پایین‌تر و تجمع نامنظم‌تر مواد رخ داده است. ساختار ورقه‌ای در نمونه TSD احتمالاً ناشی از غلظت بالاتر ال-سیستین و کاهش غلظت سایر مواد اولیه مانند آن‌هیدروکسی سوکسینامید و کربودی‌امید است. این شرایط به توزیع یکنواخت‌تر مواد اولیه و تشکیل ساختارهای گسترده‌تر و منظم‌تر کمک کرده است. علاوه بر این، میزان پایین‌تر اتصالات عرضی در مقایسه با نمونه TSP منجر به کاهش تجمع موضعی مواد شده و در نهایت ساختار ورقه‌ای را

چارچوب‌های فلزی-آلی در شکل (۴) قابل مشاهده است. نتایج نشان می‌دهد که شکل و مورفولوژی ذرات شکل نسبتاً کروی دارند. مورفولوژی کروی یا نسبتاً کروی منجر به افزایش سطح مؤثر برای تعاملات شیمیایی می‌شود. ذرات کروی نسبت به اشکال نامنظم دارای توزیع تنش یکنواخت‌تری هستند که این امر می‌تواند پایداری ساختار را در کاربردهای زیستی افزایش دهد و در نتیجه بهبود عملکرد زیستی و خواص ضد میکروبی را فراهم کند (۲۷). این تغییرات در شکل ذرات می‌تواند به بهبود خواص فیزیکی و شیمیایی MOFs منجر شود (۲۸).

چارچوب فلزی - آلی تحت آزمون BET قرار گرفتند. نمودار جذب و وادذب این نمونه‌ها که در شکل (۵) نمایش داده شده است، مطابق دسته‌بندی IUPAC ۱۴ مربوط به ایزوترم‌های نوع IV(a) است که نشان‌دهنده مزوحفره بودن سطح نانوذرات است (۲۹). مساحت سطح ویژه به‌دست‌آمده به ترتیب ۳/۱۱۳۸ مترمربع بر گرم و قطر متوسط حفرات آن‌ها به ترتیب ۱۰۰۸/۳ نانومتر است.

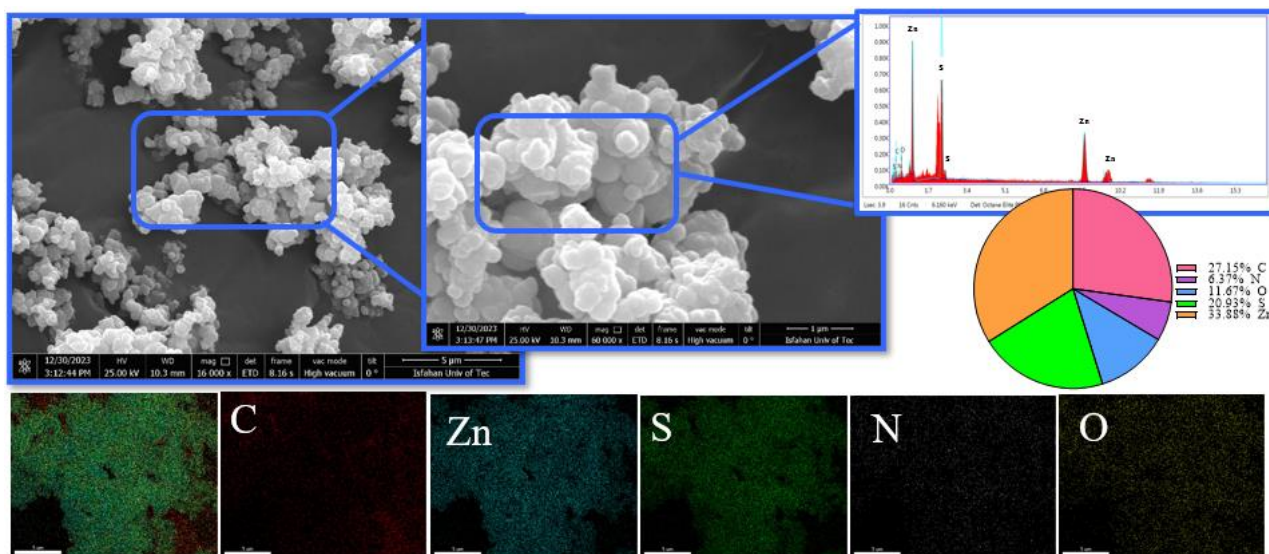
زمان ژل شدن هیدروژل‌ها در شکل (۶) قابل مشاهده است. تفاوت هیدروژل‌ها در جدول (۲) نشان داده شده است. این تفاوت به مقادیر مختلف موادی مانند FeCl_2 ، H_2O_2 ، چارچوب فلزی-آلی و آسکوربیک اسید مربوط می‌شود. ژل‌ها در دمای ۳۷ درجه سانتی‌گراد در حمام بن ماری نگهداری شدند. پس از گذشت ۸ ساعت ساختار ژل‌ها تغییر نکرد. پس از گذشت ۲۴ ساعت نمونه ۱، ۶، ۸ و ۹ ژل شدند. نمونه‌های ۱، ۶، ۸ و ۹ به‌عنوان نمونه بهینه انتخاب شدند و در ادامه به بررسی بیشتر این نمونه‌ها پرداخته شد. در واکنش کلاسیک فنتون (رابطه ۱)، یون Fe(II) با H_2O_2 واکنش داده و یون Fe(III) و رادیکال اکسیدکننده $\text{OH}^\bullet$ را تولید می‌کند. هیدروژل‌های ابریشم که از طریق واکنش فنتون، کدر بودند که رنگ قهوه‌ای مایل به زرد آن‌ها به اکسیداسیون باقی‌مانده‌های تیروزین در حضور یون‌های Fe(III) نسبت داده می‌شود. مکانیزم کلی پیوند متقاطع دی‌تیروزین از طریق واکنش فنتون شامل تولید رادیکال‌های $\text{OH}^\bullet$ و سپس اکسیداسیون باقی‌مانده‌های تیروزین برای تشکیل رادیکال‌های تیروزیل است.



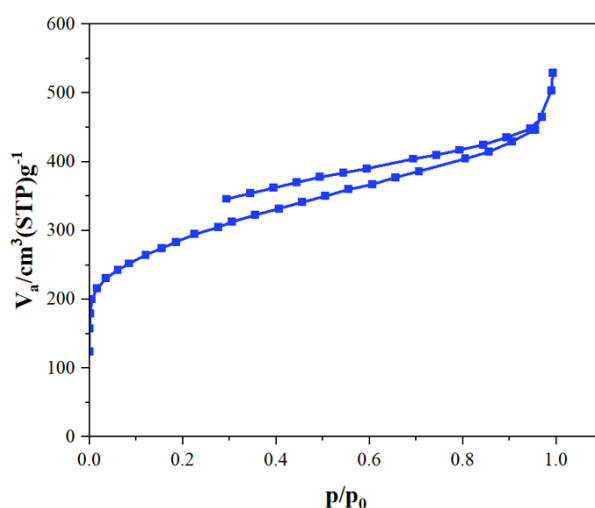
شکل ۳- الگوی پراش پرتو ایکس چارچوب فلزی-آلی.

قابل مشاهده است. تأثیر ماده Fe^{3+} -دی تی پروپونیک اسید (۳،۳- dithioproponic acid) بر چارچوب‌های فلزی-آلی (MOFs)، به بهبود خواص آنتی‌اکسیدانی و همچنین کاهش اندازه ذرات این ساختارها منجر می‌شود. این ترکیب می‌تواند با وارد شدن به ساختار MOFs، از حالت کریستالی به حالت آمورف تبدیل شود و بدین ترتیب ویژگی‌های مزومخلخل این مواد را تحت تأثیر قرار دهد (۲۵). شکل (۴)، نشان می‌دهد افزودن Fe^{3+} -دی تی پروپونیک اسید می‌تواند باعث شود که MOFs از حالت کریستالی به حالت آمورف تبدیل شوند. این تغییر به دلیل تعاملات شیمیایی بین Fe^{3+} -دی تی پروپونیک اسید و اجزای MOFs رخ می‌دهد که نظم بلندمدت ساختار کریستالی را مختل می‌کند. به‌عنوان مثال، ذرات ممکن است از حالت گوشه‌دار به شکل کروی تغییر کنند (۲۵). لوسنا و همکاران (۲۶) در سال ۲۰۱۸، یک چارچوب فلزی-آلی-آدنینات روی به‌عنوان یک حامل برای داروی دیکلوفناک سدیم، سنتز کردند. نتایج نشان داد، این چارچوب به‌عنوان یک سیستم دارورسانی مؤثر عمل می‌کند. پراش به‌دست آمده برای مواد سنتز شده با مدل‌های شبیه‌سازی شده bio-MOF-100 و bio-MOF-1 مقایسه شد. مقایسه مدل شبیه‌سازی شده با نمونه تأیید می‌کند که فاز کریستالی به‌دست آمده است.

واکنش دی‌هیدرات استات روی و آدنین در حلال DMF منجر به تشکیل پودر میکروکریستالی قهوه‌ای‌رنگ bio-MOF شد. تصاویر میکروسکوپی الکترونی روبشی گسیل میدانی



شکل ۴- تصویر میکروسکوپی الکترونی روبشی گسیل میدانی چارچوب فلزی- آلی.

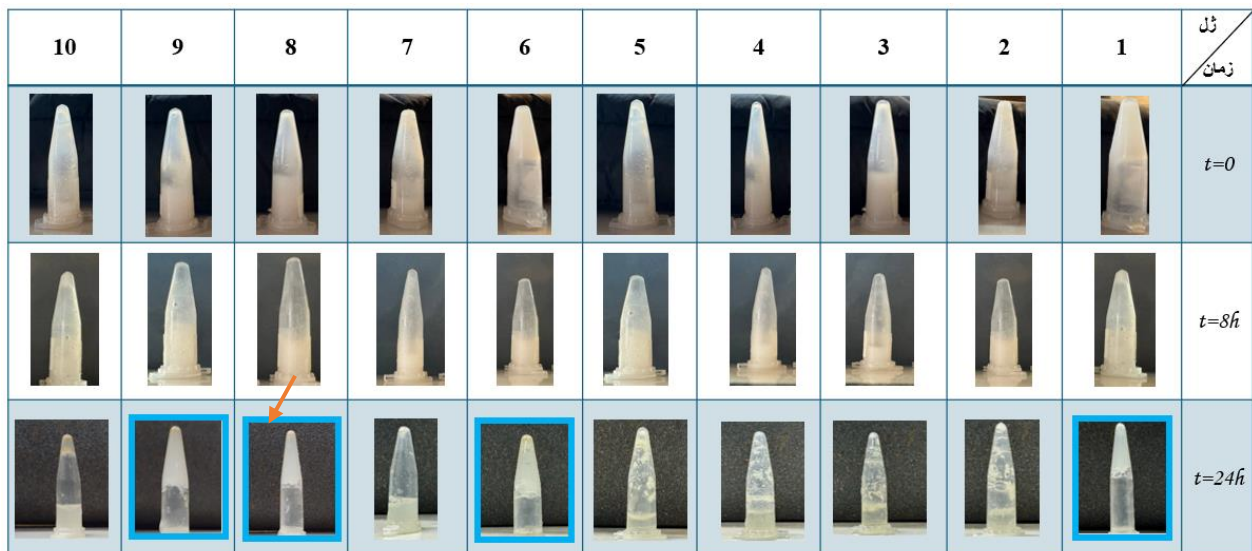


شکل ۵- ایزوترم های جذب و واجذب نیتروژن برای چارچوب فلزی- آلی.

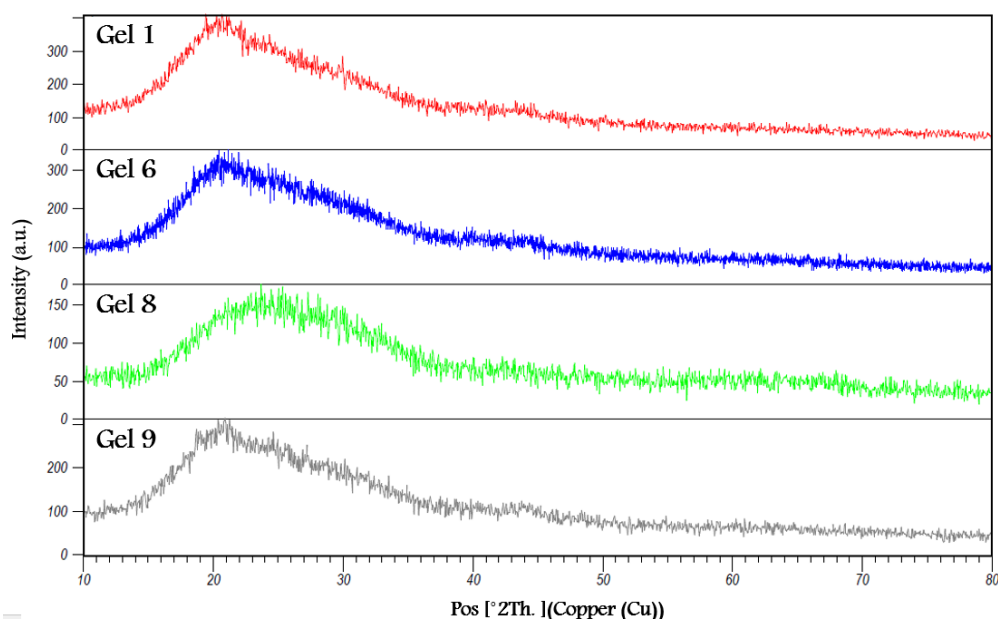
هیدروژل‌های با استحکام بالا کمک می‌کند، اما به زمان طولانی‌تری برای ژل شدن نیاز دارد (۳۱). در میان آن‌ها، واکنش فتون دارای مزایای خاصی است، از جمله زمان ژل شدن کوتاه‌تر و تولید رادیکال‌های هیدروکسیل که به افزایش چگالی پیوند در هیدروژل کمک می‌کند. همچنین این روش به دلیل استفاده از مواد غیر سمی مانند آهن و پراکسید هیدروژن، روشی دوست‌دار محیط زیست محسوب می‌شود. انتخاب بهترین روش به نیازهای کاربردی خاص از جمله خواص

دو رادیکال تیروزیل با هم جفت شده و پیوندهای دی‌تیروزین را تشکیل می‌دهند. محصولات واکنش همچنین می‌توانند شامل ۳،۴-دی‌هیدروکسی‌فنیل‌آل‌آلین باشند که از اتصال یک رادیکال OH^* به یک رادیکال تیروزیل حاصل می‌شود (۳۰).

روش‌های مختلفی برای سنتز هیدروژل‌ها وجود دارد که هر کدام ویژگی‌ها و مزایای خاص خود را دارند. به‌عنوان مثال، روش اتصال عرضی شیمیایی شامل تشکیل پیوندهای کووالانسی بین زنجیره‌های پلیمری است و معمولاً به تولید



شکل ۶- امکان ژل شدن و زمان ژل شدن هیدروژل کامپوزیتی در زمان‌های ۰، ۸ و ۲۴ ساعت پس از مخلوط کردن (مطابق جدول ۲).



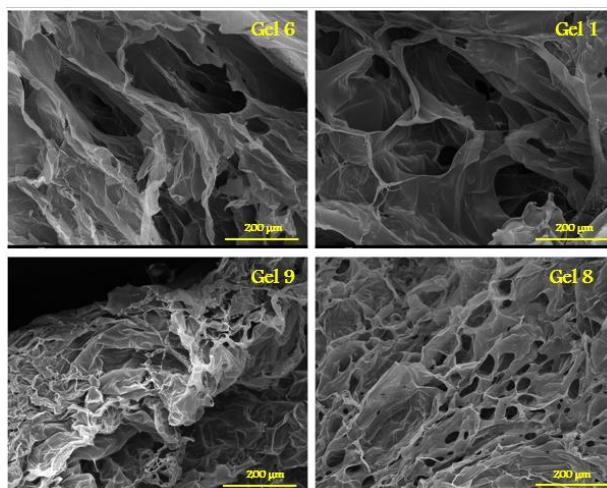
شکل ۷- الگوی پراش پرتو ایکس هیدروژل‌ها.

گلوکاتینون اصلاح شدند تا گروه‌های تیول را روی سطوح خود معرفی کنند. این اصلاح ساختار پلیمر با استفاده از واکنش کربودییمید به‌دست آمد که امکان جفت کووالانسی گلوکاتینون را با فیبروئین ابریشم فراهم می‌کند. نتایج پراش پرتوی ایکس ساختار را به‌صورت آمورف نشان داد و پیک وسیعی در محدوده ۱۵-۲۵ درجه را نشان دادند.

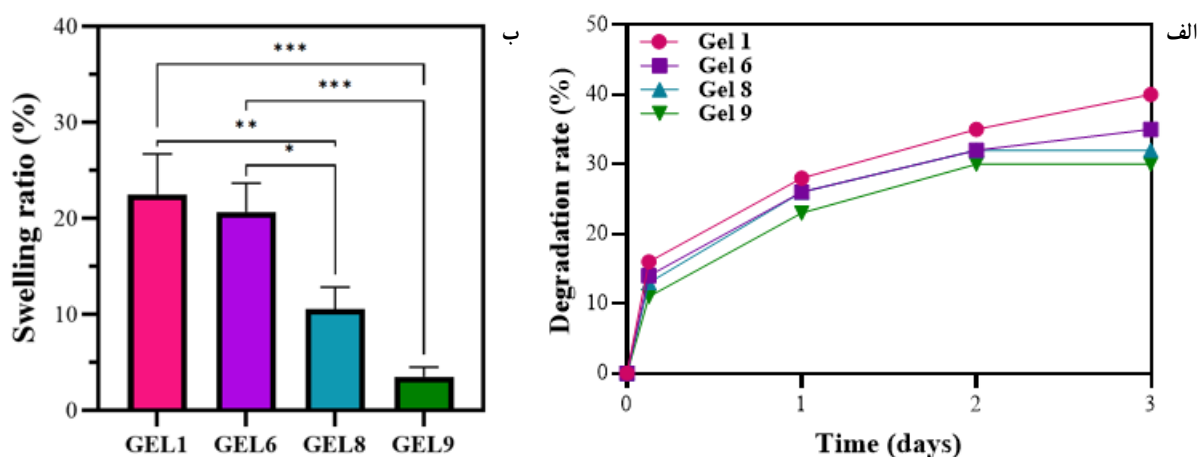
مکانیکی، سرعت تخریب و زیست سازگاری هیدروژل تولید شده بستگی دارد (۳۰).



در شکل (۷)، الگوی پراش پرتو ایکس هیدروژل‌ها مشاهده می‌شود که کاملاً آمورف هستند. ژانگ و همکاران (۳۲) در سال ۲۰۱۹، فیلم‌های فیبروئین ابریشم توسط واکنش شیمیایی با



شکل ۸- تصویر میکروسکوپی الکترونی روبشی هیدروژل‌ها.



شکل ۹- پایداری فیزیولوژیکی هیدروژل‌ها: الف) کاهش وزن هیدروژل‌های نانوهیبریدی طی ۷۲ ساعت غوطه‌ور شدن در PBS، ب) میزان آب در حالت تعادل هیدروژل‌ها پس از گذشت ۸ ساعت غوطه‌ور شدن در محلول PBS در دمای ۳۷ درجه سانتی‌گراد

MOFs می‌توانند خواصی مانند استحکام مکانیکی و پایداری را بهبود بخشند، ممکن است حرکت مایعات در ماتریس هیدروژل را محدود کنند. این تعادل باید در طراحی هیدروژل‌ها برای کاربردهای خاص مدنظر قرار گیرد (۳۴).

تصاویر میکروسکوپی الکترونی روبشی در شکل (۹) تغییرات مورفولوژی، از جمله یکپارچگی ساختاری و توزیع حفره‌ها، را به وضوح نشان می‌دهند. این ویژگی‌ها می‌توانند بر تعامل هیدروژل با بافت‌ها یا مایعات اطراف تأثیر بگذارند. به عنوان مثال، ساختارهای متراکم‌تر ممکن است خواص

همان‌طور که در شکل (۸) مشاهده می‌شود، افزودن H_2O_2 به هیدروژل ۶ باعث کاهش جزئی تخلخل نسبت به ژل ۱ شده است. این تغییر می‌تواند بر توانایی هیدروژل برای جذب آب و مایعات زیستی تأثیر بگذارد، زیرا تخلخل بالاتر معمولاً ظرفیت نگهداری مایعات را افزایش می‌دهد؛ ویژگی‌ای که برای کاربردهایی مانند دارورسانی و مهندسی بافت اهمیت دارد (۳۳). همچنین، مقایسه ژل‌های ۸ و ۹ نشان می‌دهد که با افزایش میزان چارچوب فلزی-آلی (MOF)، تخلخل‌ها کاهش یافته و حتی ممکن است به‌طور کامل از بین بروند. درحالی‌که

مکانیکی بهتری ارائه دهند اما تبادل مواد مغذی را محدود کنند (۳۵). مورفولوژی هیدروژل مستقیماً بر خواص مکانیکی مانند مقاومت کششی و الاستیسیته تأثیر می‌گذارد. هیدروژل‌های متخلخل با حفره‌های بزرگ‌تر معمولاً پاسخ مکانیکی متفاوتی تحت فشار نسبت به هیدروژل‌های متراکم‌تر نشان می‌دهند؛ موضوعی که برای کاربردهایی نظیر داربست‌های مهندسی بافت اهمیت دارد (۲).

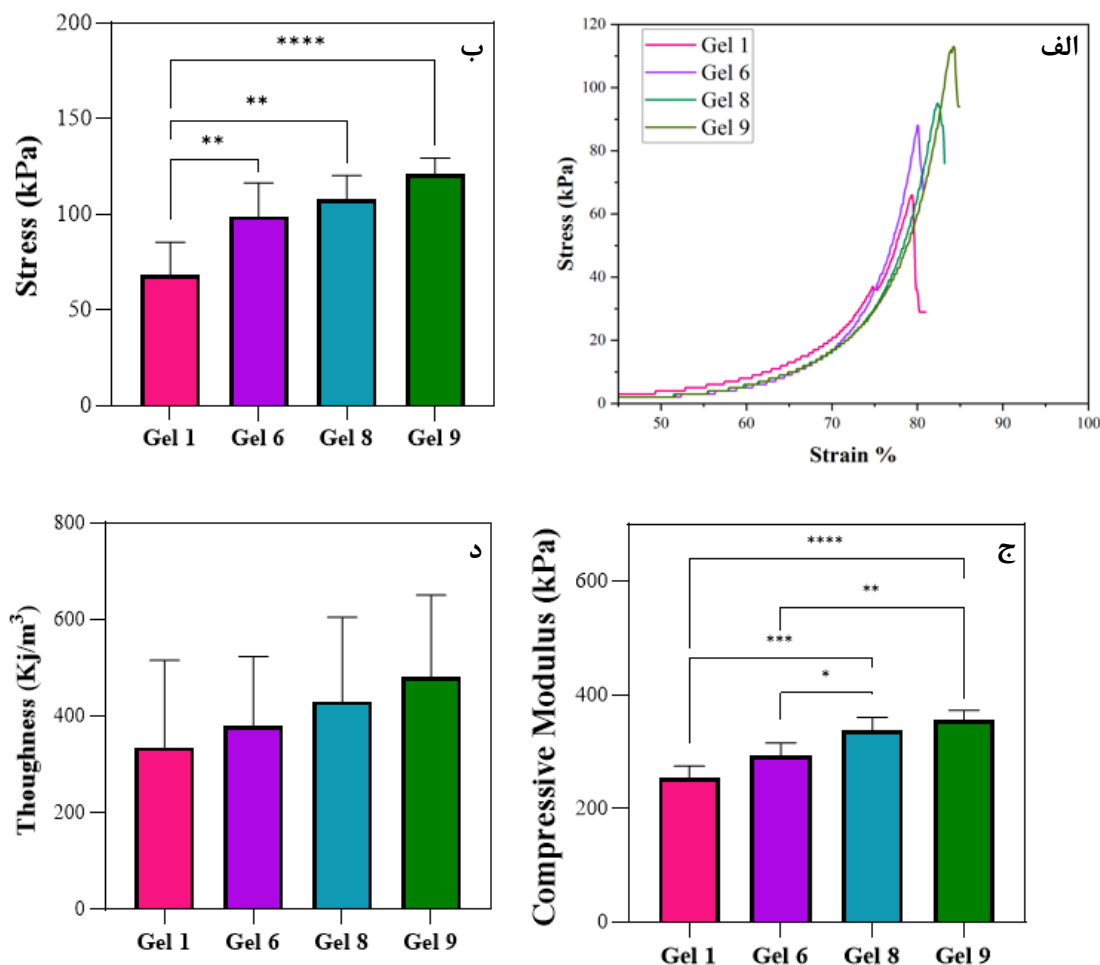
علاوه‌براین، مورفولوژی بر تعاملات زیستی، مانند چسبندگی سلولی، نیز تأثیر می‌گذارد. ساختارهای حفره‌ای می‌توانند نفوذ سلول‌ها و تبادل مواد مغذی را تسهیل کنند (۳۶). هیدروژل‌ها اغلب برای پاسخ‌دهی به محرک‌های محیطی مانند pH و دما طراحی می‌شوند و مورفولوژی آن‌ها می‌تواند بر سرعت و کارایی این پاسخ‌ها اثر بگذارد. به‌عنوان مثال، هیدروژل‌های با تخلخل بزرگ‌تر ممکن است سریع‌تر از نمونه‌های با حفره‌های کوچک‌تر متورم شوند (۳۷).

یکی از مزایای کلیدی استفاده از هیدروژل‌ها در مهندسی بافت، توانایی جذب آب و تخریب کنترل‌شده آن‌ها در محیط‌های زیستی است. نسبت تورم و کاهش وزن هیدروژل‌ها در شکل (۹) ارائه شده است. برای بررسی رفتار تخریب هیدروژل‌ها، کاهش وزن آن‌ها طی یک دوره ۷۲ ساعته مورد ارزیابی قرار گرفت (شکل ۹-الف). نتایج نشان داد که هیدروژل‌ها طی سه ساعت اول، کاهش وزن قابل‌توجهی داشتند و در نهایت، $2 \pm 40\%$ درصد وزنی از هیدروژل TSF طی ۷۲ ساعت تخریب شد. با این حال، افزودن نانوذرات به ساختار هیدروژل موجب افزایش پایداری آن‌ها در محیط زیستی شد. هیدروژل‌های حاوی نانوذرات پس از ۷۲ ساعت غوطه‌وری در محلول PBS حدود $3 \pm 30\%$ درصد وزنی کاهش وزن داشتند که نشان‌دهنده افزایش قابل‌توجه پایداری آن‌ها است. افزایش پایداری فیزیولوژیکی هیدروژل‌های حاوی نانوذرات می‌تواند به دلیل نقش نانوذرات به‌عنوان موانعی در برابر نفوذ عوامل تخریبی باشد. این نانوذرات با ایجاد پیوندهای قوی‌تر بین زنجیره‌های پلیمری، ساختاری پایدارتر ایجاد می‌کنند که به

کاهش سرعت تخریب در محیط زیستی منجر می‌شود. برای مثال، نانوذرات سیلیس با عملکرد به‌عنوان اتصال‌دهنده، چگالی شبکه هیدروژل را افزایش داده و تخلخل را کاهش می‌دهند که این امر موجب محدود شدن جذب و نگهداری آب می‌شود (۳۸).

یافته‌های این پژوهش نشان می‌دهد که افزودن نانوذرات موجب بهبود توانایی نگهداری آب و افزایش پایداری فیزیولوژیکی هیدروژل‌ها نسبت به هیدروژل خالص می‌شود. حضور نانوذرات در ساختار هیدروژل به‌طور قابل‌توجهی تخلخل و در نتیجه نسبت تورم را کاهش می‌دهد. کاهش تخلخل به دلیل تراکم شبکه پلیمری ناشی از حضور نانوذرات است که به‌عنوان عوامل پیونددهنده عمل کرده و فاصله بین زنجیره‌های پلیمری را کاهش می‌دهند. علاوه براین، برهم‌کنش‌های سطحی نانوذرات با مولکول‌های آب موجب کاهش فضای خالی و توانایی جذب آب در ساختار هیدروژل می‌شود (۳۹). در نمونه ۹ نسبت به نمونه ۸، افزایش میزان نانوذرات موجب کاهش اندازه منافذ (مطابق مشاهدات SEM) و در نتیجه کاهش نسبت تورم شده است. مطالعات مشابه نیز نتایج این تحقیق را تأیید می‌کنند. برای مثال، سو و همکاران (۴۰)، هیدروژل هیبریدی تزریقی متشکل از نانوالیاف ابریشم (SF) و نانوصفحات لاپونیت تهیه کردند. ترکیب این دو ماده موجب بهبود عملکرد هیدروژل در ترمیم عیوب نامنظم استخوان شد. نتایج آن‌ها نشان داد که با افزایش میزان نانوصفحات لاپونیت، میزان تورم و تخریب هیدروژل به‌طور قابل‌توجهی کاهش یافت.

خواص مکانیکی هیدروژل‌ها با انجام آزمون مکانیکی فشاری بررسی شد. در شکل (۱۰-الف)، نمودار تنش-کرنش فشاری تا کرنش ۹۰ درصد مشاهده می‌شود. بر اساس این نمودار، غلظت نانوذرات در ساختار هیدروژل به‌طور محسوسی بر خواص مکانیکی تأثیر می‌گذارد. برای مثال، هیدروژل ۹ که دارای غلظت بیش‌تری از چارچوب فلزی-آلی است، استحکام فشاری بالاتری نسبت به هیدروژل ۸ نشان می‌دهد. همان‌طور



شکل ۱- الف) نمودار تنش- کرنش فشاری تا کرنش، ب) استحکام فشاری هیدروژل‌ها، ج) مدول فشاری حاصل از شیب نمودار تنش- کرنش، د) چقرمگی شکست هیدروژل‌ها.

تخلخل و کاهش تورم هیدروژل می‌شود که نتیجه آن افزایش استحکام شبکه هیدروژلی است. نتایج نشان می‌دهد افزودن چارچوب فلزی-آلی تا غلظت یک درصد، چقرمگی هیدروژل را نیز افزایش می‌دهد (شکل ۱-د).

خواص مکانیکی هیدروژل‌های فیبروئین ابریشم را می‌توان از طریق تکنیک‌های مختلف پیوند متقابل به‌طور قابل‌توجهی بهبود بخشید. به‌عنوان مثال، در ساختارهای شبکه دوگانه، ابتدا یک شبکه اولیه و سپس شبکه دوم تشکیل می‌شود که استحکام و اتلاف انرژی را افزایش می‌دهد (۴). افزودن نانوذرات به هیدروژل‌های فیبروئین ابریشم نیز عملکرد مکانیکی آن‌ها را بهبود می‌بخشد. پراکندگی یکنواخت نانوذرات، برهم‌کنش‌های

که در تصاویر میکروسکوپی الکترونی روبشی نیز مشاهده شد، با افزایش چارچوب‌های فلزی-آلی (MOFs)، حفرات کاهش یافته و این موضوع استحکام مکانیکی هیدروژل‌ها را بهبود می‌بخشد. بر اساس نمودارهای تنش-کرنش، خواص مکانیکی هیدروژل‌ها، از جمله استحکام فشاری (شکل ۱-ب) و مدول فشاری (شکل ۱-ج)، محاسبه شد. نتایج نشان می‌دهد که افزودن چارچوب فلزی-آلی به ساختار هیدروژل باعث تغییر در استحکام فشاری می‌شود. همچنین، دو برابر شدن مقدار چارچوب فلزی-آلی در هیدروژل، مدول فشاری را افزایش می‌دهد (شکل ۱-ج). علاوه‌براین، همان‌طور که در بخش‌های قبلی توضیح داده شد، افزایش غلظت نانوذرات موجب کاهش

تهیه‌شده با واکنش فنتون، پس از ۲۴ ساعت در دمای ۳۷ درجه سانتی‌گراد ژل شدند و از طریق تشکیل پیوندهای دی‌تیروزین ساختاری پایدار ایجاد کردند. افزودن نانوذرات به هیدروژل‌ها باعث کاهش تخلخل، نسبت تورم و تخریب وزنی و افزایش استحکام فشاری شد. به دلیل ساختار پایدار و خواص مکانیکی بهبودیافته، این هیدروژل‌ها برای کاربردهای پزشکی، به‌ویژه در مهندسی بافت، مناسب هستند.

تشکر و سپاسگزاری

این تحقیق حمایت خاصی از مؤسسات عمومی، صنعتی و غیرانتفاعی دریافت نکرده است.

تضاد منافع

نویسندگان مقاله اذعان دارند هیچ نوع تضاد منافی با شخص، شرکت یا سازمانی برای این پژوهش ندارند.

سهم نویسندگان

محمدکیان وجدان‌پاک: جمع‌آوری داده‌ها، نوشتن مقاله. **کیانا محققیان:** تحلیل و تفسیر داده‌ها، مدیریت منابع. **مهشید خرازیها:** راهنمایی پروژه، طراحی و ایده‌پردازی مطالعه، اعتبارسنجی نتایج.

سطحی و توزیع تنش را در سراسر هیدروژل بهبود داده و به خواص مکانیکی برتری منجر می‌شود (۴). این روش به‌ویژه در برابر تنش‌های خارجی، تقویت بهتری را فراهم می‌کند. مطالعه حقیقت‌طلب و همکاران (۴۱)، نشان داده است که با افزایش غلظت نانوذرات اکسید آهن در هیدروژل، استحکام فشاری هیدروژل بهبود می‌یابد. تغییرات در بلورینگی فیبروئین ابریشم نیز بر رفتار مکانیکی آن تأثیرگذار است. بلورینگی بالاتر، به‌طورمعمول، استحکام کششی و چقرمگی را افزایش می‌دهد، درحالی‌که بلورینگی کمتر می‌تواند موجب شکنندگی شود (۳). تبدیل ساختارهای سیم‌پیچ تصادفی به پیکربندی‌های ورق β در طول فرآیند ژل‌شدن، برای افزایش پایداری مکانیکی ضروری است.

۴- نتیجه‌گیری

اتصال ال-سیستئین به فیبروئین ابریشم در حضور نیتروژن و با غلظت‌های مختلف، موجب تغییر ساختار ثانویه پروتئین، تشکیل پیوندهای S-S افزایش پیک‌های مرتبط با گروه‌های هیدروکسیل و آمید شد. افزودن ۳-۳-دی تی پروپیلونیک‌اسید به MOF باعث کاهش اندازه ذرات و تبدیل ساختار از حالت کریستالی به آمورف شد. این ساختارهای فلزی-آلی اندازه ذره (0.12 ± 0.39) نانومتر را دارا هستند. هیدروژل‌های ابریشم

واژه‌نامه

1. ultraviolet (UV)
2. silk fibroin (SF)
3. metal-organic frameworks (MOFs)
4. bio- metal-organic frameworks (bio-MOFs)
5. polyvinylpyrrolidone (PVP)
6. N-(2-hydroxyethyl) acrylamide (HEAA)
7. poly(ethylene glycol) diacrylate (PEGDA)
8. X-ray diffraction (XRD)
9. field emission scanning electron microscope (FESEM)
10. scanning electron microscopy (SEM)
11. physical vapor deposition (PVD)
12. Brunauer-Emmett-Teller (BET)
13. dimethylformamide (DMF)
14. international union of pure and applied chemistry (IUPAC)

مراجع

1. Kaur H, Gogoi B, Sharma I, Das DK, Azad MA, Pramanik D Das, et al. Hydrogels as a Potential Biomaterial for Multimodal Therapeutic Applications. Mol Pharm. 2024;21(10):4827-48.
2. Wagh P, Nawani DN, Vaidya DV. Hydrogels: a versatile biomaterial revolutionizing science and applications. In: Futuristic trends in biotechnology. <https://doi.org/10.1021/acs.molpharmaceut.4c00595>

- applications. *Ceram Int.* 2014;40(5):6405–11. <https://linkinghub.elsevier.com/retrieve/pii/S0272884213016672>
22. Talusig JM, Murphy AR. Synthesis and Characterization of Highly Thiolated Silk Fibroin. *Macromol Chem Phys.* 2023;225(4): 2300340. <https://onlinelibrary.wiley.com/doi/10.1002/macp.202300340>
 23. Nogueira F, Granadeiro L, Mouro C, Gouveia IC. Antimicrobial and antioxidant surface modification toward a new silk-fibroin (SF)-l-Cysteine material for skin disease management. *Appl Surf Sci.* 2016; 364:552–9. <https://linkinghub.elsevier.com/retrieve/pii/S0169433215031797>
 24. Florczak A, Jastrzebska K, Bialas W, Mackiewicz A, Dams-Kozłowska H. Optimization of spider silk sphere formation processing conditions to obtain carriers with controlled characteristics. *J Biomed Mater Res A.* 2018;106(12):3211–21. <https://doi.org/10.1002/jbm.a.36516>
 25. Yang Q, Xu Q, Jiang HL. Metal–organic frameworks meet metal nanoparticles: synergistic effect for enhanced catalysis. *Chem Soc Rev.* 2017;46(15): 4774–808. <http://dx.doi.org/10.1039/C6CS00724D>
 26. Lucena GN, Alves RC, Abuçafy MP, Chiavacci LA, da Silva IC, Pavan FR, et al. Zn-based porous coordination solid as diclofenac sodium carrier. *J Solid State Chem.* 2018;260:67–72. <https://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0022459618300203>
 27. Lu H, Tian H, Wang C, Xu S. Designing and controlling the morphology of spherical molecularly imprinted polymers. *Mater Adv.* 2020;1(7):2182–201. <https://xlink.rsc.org/?DOI=D0MA00415D>
 28. Khoshhal S, Ghoreyshi AA, Jahanshahi M, Mohammadi M. Study of the temperature and solvent content effects on the structure of Cu–BTC metal organic framework for hydrogen storage. *RSC Adv.* 2015;5(31):24758–68. <http://dx.doi.org/10.1039/C5RA01890K>
 29. Mikšík F, Miyazaki T, Thu K. Adsorption Isotherm Modelling of Water on Nano-Tailored Mesoporous Silica Based on Distribution Function. *Energies* [Internet]. 2020;13(16):4247. <https://www.mdpi.com/1996-1073/13/16/4247>
 30. Yamada T. Iron-Catalyzed C–H Alkylamination of Tyrosine Derivatives. *Org Lett.* 2024;26(25): 5358–63. <https://pubs.acs.org/doi/10.1021/acs.orglett.4c01764>
 31. Gao Y, Peng K, Mitragotri S. Covalently Crosslinked Hydrogels via Step-Growth Reactions: Crosslinking Chemistries, Polymers, and Clinical Impact. *Adv Mater.* 2021;33(25). <https://onlinelibrary.wiley.com/doi/10.1002/adma.202006362>
 32. Zhang X, Bao H, Donley C, Liang J, Yang S, Xu S. Thiolation and characterization of regenerated Bombyx mori silk fibroin films with reduced glutathione. *BMC Chem.* 2019;13(1):62. <https://bmcchem.biomedcentral.com/articles/10.1186/s13065-019-0583-x>
 33. Kohar R, Ghosh M, Sawale JA, Singh A, Rangra NK, Bhatia R. Insights into Translational and Biomedical Applications of Hydrogels as Versatile Drug Delivery Systems. *AAPS PharmSciTech.* 2024; 25(1):17. <https://link.springer.com/10.1208/s12249-024-02731-y>
 34. Zirehpour A, Rahimpour A, Khoshhal S, Firouzjaei MD, Ghoreyshi AA. The impact of MOF feasibility to improve the desalination performance and antifouling properties of FO membranes. *RSC Adv.* 2016;6(74): 70174–85. <https://xlink.rsc.org/?DOI=C6RA14591D>
 35. Collins MN, Birkinshaw C. Morphology of crosslinked hyaluronic acid porous hydrogels. *J Appl Polym Sci.* 2011;120(2):1040–9. <https://onlinelibrary.wiley.com/doi/10.1002/app.33241>
 36. Song J, Gerecht S. Hydrogels to Recapture Extracellular Matrix Cues That Regulate Vascularization. *Arterioscler Thromb Vasc Biol.* 2023;43(8). <https://www.ahajournals.org/doi/10.1161/ATVBAHA.122.318235>
 37. Li Q, Ma W, Ma H, Shang H, Qiao N, Sun X. Synthesis and Characterization of Temperature-/pH-Responsive Hydrogels for Drug Delivery. *ChemistrySelect.* 2023; 8(3). <https://chemistry-europe.onlinelibrary.wiley.com/doi/10.1002/slct.202204270>
 38. Zareie C, Seifi A, Bahramian AR. Double networks hybrid hydrogels of silica nanoparticles/polyacrylamide: Network stiffness, viscoelastic, mechanical and adhesion properties. *J Dispers Sci Technol.* 2024;1–11. <https://www.tandfonline.com/doi/full/10.1080/01932691.2024.2342434>
 39. Wang Q, Zhang Y, Ma Y, Wang M, Pan G. Nano-crosslinked dynamic hydrogels for biomedical applications. *Mater Today Bio.* 2023;20:100640. <https://linkinghub.elsevier.com/retrieve/pii/S259000642300100X>
 40. Su D, Jiang L, Chen X, Dong J, Shao Z. Enhancing the gelation and bioactivity of injectable silk fibroin hydrogel with laponite nanoplatelets. *ACS Appl Mater Interfaces.* 2016;8(15):9619–28. <https://doi.org/10.1021/acsami.6b00891>
 41. Haghighattalab M, Kajbafzadeh A, Baghani M, Gharehnazifam Z, Jobani BM, Baniassadi M. Silk Fibroin Hydrogel Reinforced With Magnetic Nanoparticles as an Intelligent Drug Delivery System for Sustained Drug Release. *Front Bioeng Biotechnol.* 2022;10. <https://www.frontiersin.org/articles/10.3389/fbioe.2022.891166/full>