

بررسی خواص ضدمیکروبی و زیستسازگاری داربست‌های نانولیفی بر پایه کراتین استخراج شده از ضایعات موی انسانی همراه با نانو ذرات نقره

مریم حاج ملکی^۱، رامین خواجه‌ی^۲، طبیبه تولیت^۳

^۱ کارشناس ارشد مهندسی شیمی نساجی، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد علوم و تحقیقات

^۲ دانشیار، گروه مهندسی شیمی نساجی، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد تهران جنوب

^۳ دانشیار، گروه فارماسیوتیکس، دانشکده داروسازی، دانشگاه علوم پزشکی تهران

چکیده

سابقه و هدف: از آنجایی که سمتی سلولی و خواص ضدمیکروبی دو عامل ضروری در زخم بندهای پیشرفته محسوب می‌گردند، تحقیقات بسیاری جهت معرفی و کاربرد موادی با این خصوصیات انجام گرفته است. هدف این تحقیق، استخراج ماده ارزشمند کراتین از ضایعات موی انسان و تبدیل آن به داربستی نانولیفی جهت دستیابی به خصوصیات ضدمیکروبی ارتقا یافته و حداقل سمتی سلولی بود.

روش بررسی: کراتین به وسیله روشنی قلیایی استخراج و از طریق الکتروفورز (SDS-PAGE) مشخصه‌سازی گردید. کراتین استخراج شده با غلظت‌های مختلف به همراه پلیمر پلی‌وینیل‌الکل و نانوذرات نقره از طریق روش الکتروریسمی به داربست‌های نانولیفی تبدیل شد. میکروسکوپ الکترونی پویشی، آزمون ضدمیکروبی (AATCC100-2004) و آزمون MTT بصورت مستقیم (ISO10993-5) بترتیب جهت بررسی مورفو‌لوزی، سنجش فعالیت ضدمیکروبی و سازگاری سلولی داربست‌ها به کار رفتند.

یافته‌ها: کراتین استخراج شده با وزن مولکولی kDa ۶۵-۶۵ در ماده استخراج شده مشاهده گردید. داربست‌های سه‌بعدی از نانولیاف با قطری در محدوده ۹۰-۱۸۰ nm حاوی غلظت‌های متفاوت از کراتین با موقیت تولید شدند. با افزایش غلظت کراتین در داربست‌های نانولیفی اثر ممانعتی در برابر باکتری‌های گرم منفی (*Escherichia coli* (ATCC8793) و گرم مثبت *Staphylococcus aureus* (ATCC6538) به مقدار قابل توجهی ارتقا یافت. با حضور کراتین عدم سمتی سلولی داربست‌ها در مقایسه با نمونه شاهد به مقدار ۲۱٪ افزایش نشان داد.

نتیجه‌گیری: ماده ارزشمند کراتین با روش قلیایی از منبعی اقتصادی استخراج گردید. درکنار خصوصیات ذاتی و اثبات شده کراتین نظری سازگاری با پوست انسان، داربست‌های حاوی این ماده خصوصیات ضدمیکروبی و عدم سمتی سلولی ارتقا یافته‌ای از خود نشان دادند که باعث می‌شود بعنوان کاندیدی بالقوه جهت کاربری در زخم‌بندهای پیشرفته مطرح گردد.

واژگان کلیدی: داربست‌های نانولیفی، ضایعات موی انسانی، کراتین، الکتروریسمی، زخم‌بند پیشرفته.

ویژه در مواد پایه زخم بندها بسیار مشهود است و تاکنون بسیاری از پلیمرهای طبیعی جهت تولید طیف گسترده‌ای از این گونه محصولات به کار رفته‌اند (۱-۳). علت این موضوع باز به خصوصیات ذاتی اینگونه پلیمرها برمی‌گردد، به عنوان مثال خواص آبدوستی آنها باعث جذب و نگهداری رطوبت و ترشحات زخم می‌گردد که می‌تواند شرایط ایده‌آلی از لحاظ دما و رطوبت برای درمان زخم ایجاد نمایند (۴-۶). در میان انواع مختلف پلیمرهای طبیعی مورد مصرف در پزشکی، پلی‌پپتايدها

مقدمه

خصوصیات ذاتی پلیمرهای طبیعی نظری سازگاری آنها با بدن انسان باعث شده تا این گونه پلیمرها همواره به عنوان اولین گزینه‌ها جهت کاربردهای پزشکی مطرح باشند. این موضوع به

آدرس نویسنده مسئول: تهران، دانشگاه آزاد اسلامی واحد تهران جنوب، دانشکده فنی و مهندسی، رامین

(email: khajavi@azad.ac.ir)

تاریخ دریافت مقاله: ۹۳/۴/۷

تاریخ پذیرش مقاله: ۹۳/۸/۴

باقیایی موادی نظیر سدیم دو دسیل سولفات (SDS)، گوانیدینیوم کلرید (GdmCl)، چربی و آلوگی می‌تواند روی واکنش‌های محلول استخراج تاثیر گذارد و نتایج آنالیز پروتئین‌ها را مخدوش نماید (۲۲، ۲۳)، موها توسط مخلوط اتانول و صابون در دمای محیط به مدت ۲۴ ساعت چربی‌زدایی شدن (۱۶). مقدار ۱۰ گرم از موی چربی‌زدای شده در داخل ۲۵۰ میلی لیتر محلول قلیایی (۱wt.% NaOH) ریخته شد و به مدت ۴۸ ساعت تحت دمای ۵۰ درجه سانتی-گراد در حمام بن ماری قرار داده شد. سپس محلول داخل بشر از کاغذ صافی عبور داده شد و توسط اسید استیک (۹۹/۵٪) خنثی گردید و تحت دور ۵۰۰۰ rpm و به مدت ۲۰ دقیقه در دمای محیط سانتریفیوژ گردید. فاز جامد جدا شده جمع‌آوری و در آون (دمای ۵۰ درجه سانتی‌گراد به مدت ۱۲ ساعت) خشک گردید و به عنوان پروتئین استخراج شده در مراحل بعدی مورد استفاده قرار گرفت. الکتروفوروز ماده استخراج شده (۲۴) (Laemmli (SDS-PAGE; 13.5% slab gel) انجام گرفت. مقدار ۲۵ میکرولیتر از پروتئین استخراج شده که تقریباً حاوی ۵۰ میکرولیتر پروتئین بود، به چاهک‌های الکتروفوروز با ژل بالایی حاوی ۳/۷۵ آکریلامید-بیس آکریلامید و ژل پایینی حاوی ۱۲٪ آکریلامید-بیس آکریلامید منتقل شد. ابعاد ژل ۱۱۰×۱۴۰ میلی‌متر مکعب، زمان الکتروفوروز ۳ ساعت (تا رسیدن رنگ بروموفنل بلو به لبه پایینی ژل) و شدت جریان ۳۰ mA دستگاه PROTEIN 11 xi SLABGEL (شرکت-BIO-RAD) انجام گذشت. پس از بیرون آوردن ژل از شیشه‌های الکتروفوروز با محلول حاوی ۱٪ گرم رنگ کوماسی‌بلو (R-250 Coomassie brilliant blue)، ۱۰٪ اسید استیک خالص و ۴٪ مтанول به مدت ۱۲ ساعت رنگ‌بری شد.

تولید داربست‌های نanolify

ابتدا محلول پایه ریسنندگی با حل کردن (۰/۷ wt/wt٪) از پلی‌وینیل‌الکل (SigmaAldrich, MW=30,000_70,000) در آب مقطر، دمای ۸۰ درجه سانتی‌گراد و به مدت ۲۴ ساعت تهیه شد. نانو ذرات نقره area~5.0m²/g به عنوان ماده ضد باکتری پایه و با غلظت ۱۰۰۰ ppm به محلول پایه ریسنندگی اضافه گردید (۲۵-۲۷). غلظت‌های متفاوت از کراتین در محلول هیدروکسید سدیم (۰/۱ wt. NaOH) تحت دمای ۵۰ درجه سانتی‌گراد تهیه شدند و به محلول‌های ریسنندگی افزوده

نظیر کلائز (۷)، ژلاتین (۸) و کراتین (۹-۱۲) به طور گسترده‌ای جهت مراقبت از زخم‌ها و در مهندسی بافت استفاده شده‌اند. کراتین دسته‌ای از پروتئین‌های فیبری شکل حاوی آمینو اسیدهای گوگردار است. زنجیره‌های مولکولی کراتین پیوندهای عرضی قادرمندی را با یکدیگر از طریق باندهای دی سولفیدی ایجاد می‌کنند و بدین وسیله خصوصیات مکانیکی مناسبی را در ساختار لیفی شکل ایجاد می‌نمایند (۱۳). با توجه به مزایای زیست سازگاری، خواص فیزیکی و مکانیکی و فراوانی طبیعی، محصولات کراتینی تحولی بزرگ در زمینه بیومواد در جهان ایجاد نموده‌اند (۱۴).

۶۵-۹۵٪ از وزن موی انسانی از پروتئین تشکیل شده است که غالب آن (حدود ۸۰٪) از نوع پروتئین کراتین است (۱۵-۱۹). تا کنون در زمینه استخراج این ماده از موی انسانی و تبدیل آن به ساختار داربستی نانو الیافی به ویژه جهت کاربرد در زخم بندهای پیشرفته تحقیقات محدودی منتشر شده است. هیراو و همکارانش در سال (۲۰۰۵) موفق شدند با در آمیختن کراتین موی انسانی با محلول آبی ژلان، کایتوزان و اسید استیک تولید الیاف هیبریدی نمایند (۲۰). در پژوهشی دیگر، هیراو و همکارانش در سال (۲۰۰۸) موفق به ایجاد شبکه‌ای از پروتئین‌های موی انسانی جهت استفاده در مهندسی بافت گردیدند (۲۱). در این تحقیق هدف آن بود که ابتدا ماده ارزشمند کراتین از ضایعات موی انسانی به عنوان منبعی اقتصادی استخراج و در نهایت به داربستی نanolify تبدیل گردد. جهت ایجاد خاصیت ضدمیکروبی پایه در داربست‌ها از نانو ذرات نقره و جهت دستیابی به خصوصیات قابلیت تشکیل شبکه با غلظتها پایین کراتین از پلیمر پلی‌وینیل الکل به عنوان پلیمری کمکی بهره گرفته شد. با توجه به خصوصیات ذاتی و قابل انتظار این ماده انتظار می‌رفت که خصوصیات ضدمیکروبی و سازگاری سلولی بهبود یافته‌های در داربست‌های تولیدی حاصل گردد تا بتوان داربست تولیدی را جهت زخم بندهای پیشرفته پیشنهاد و معرفی نمود. خواص فوق الذکر توسط آزمون ضدمیکروبی (AATCC100-2004) و آزمون MTT به صورت مستقیم (ISO10993-5) بررسی گردیدند.

مواد و روشها

استخراج و الکتروفوروز کراتین موی انسانی موهای انسانی از نوجوانی مذکور (به صورت طبیعی قهوه‌ای رنگ و پس از رنگ‌زدایی "دکله کردن") با طول ۱mm و قطر (ظرافت) ۶۰ μm ~ به دست آمدند. از آنجایی که وجود

کشت داده شدند. دیسک‌های آنتی‌بیوگرام (نمونه‌هایی کروی که به قطر ۶ میلی‌متر نمونه اصلی بریده شدند) با کمک پنس روی این محیط‌ها انتقال یافتند و به مدت ۲۴ ساعت در دمای ۳۵ درجه سانتی‌گراد در داخل انکوباتور قرار گرفتند. قطر هاله ایجاد شده با خط کش بر حسب میلی‌متر اندازه‌گیری و عدد به دست آمده به عنوان قطر هاله گزارش گردید. تست‌های کمی خواص آنتی‌باکتریال نیز به روش شمارش تعداد کلونی‌های باکتری رشد کرده "colony count" و بر مبنای رابطه ۱ انجام پذیرفت.

$$(1) R\% = [(N_0 - N_t) / N_0] \times 100$$

که در آن R میزان کاهش باکتری‌ها، N_t تعداد باکتری‌های داربست پس از ۲۴ ساعت و N_0 تعداد باکتری‌های داربست در زمان تماس صفر می‌باشند.

آزمون ارزیابی کمی سمیت MTT

این آزمایش مطابق با موارد مطرح شده در استاندارد ISO 5-10993 و به طور مستقیم (Direct) انجام شد (۳۳ و ۳۲). نوع سلول مصرفی در این آزمایش رده سلولی فیبروبلاست L929 (ATCC-NCTC 929) بود. شرایط کشت شامل انکوباتور حاوی گاز دی‌اکسید کربن ۵٪، رطوبت ۹۰٪ و دمای کشت ۳۷ درجه سانتی‌گراد تنظیم گردید. پلیت کشت سلولی نیز به عنوان شاهد منفی (عدم پاسخ سمیت سلولی) از شرکت Orange انتخاب گردید. برای بررسی میزان تکثیر سلولی از آزمون دی‌متیل تیازل دی‌فنیل تترازولیوم بروماید (MTT) استفاده شد. بدین ترتیب که ابتدا تعداد مشخص سلول بروی سطح هر نمونه کشت داده شد. در این آزمون برروی هر نمونه تعداد 1×10^4 سلول بروی هر نمونه درون پلیت کشت سلولی ۲۴ چاهکی ریخته شد. پس از گذشت سه ساعت سلول‌ها برروی نمونه‌ها می‌چسبند و می‌توان محیط کشت را اضافه نمود تا سطح کل نمونه پوشانده شود. همین روند به طور مشابه برای نمونه شاهد در نظر گرفته شد. پس از گذشت مدت زمان مشخص (سه روز) از شروع کشت سلولی، محیط کشت خارج شد و مقدار ۲۰۰ میکرولیتر محلول Sigma (Sigma Chemical Co., St. Louis, MO, USA) MTT با غلظت 0.5 mg/ml به هر چاهک وارد شد. پس از گذشت ۴ ساعت محلول روی سلول‌ها خارج شد و ایزوپرپانول به آن‌ها اضافه گردید تا بلورهای بنفش رنگ ایجاد شده حل شود. سپس مقدار غلظت ماده حل شده در ایزوپرپانول در طول موج 545 nm با دستگاه StatFax 2000 ELISA reader آزمایش نمایند. چاهک دارای سلول‌های بیشتر چکالی نوری (OD) بالاتری نسبت به چاهک با سلول کمتر

گردیدند، به نحوی که چهار محلول رسندگی با غلظت‌های کراتین محتوی ($\text{wt/wt}\% = 1.0, 1.5, 2.0$) حاصل گردید. محلول رسندگی با غلظت صفر درصد جهت تولید داربست شاهد مورد استفاده قرار گرفت. محلول‌ها توسط دستگاه الکترورسی (Spinner Model NF-C0 EN-II) تحت شرایط یکسان ولتاژ ۲۰ kV، فاصله ۱۵ سانتی‌متر و دبی تزریق ۱ ml/hr از الکترورسی گردیدند و داربست‌های حاصله به صورت لایه از روی فویلهای آلومینیومی جمع‌آوری شدند.

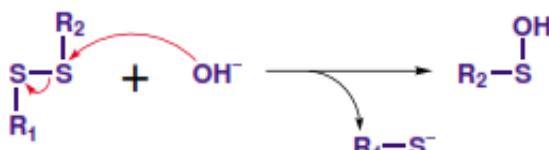
بررسی مورفولوژی

ساختار داربست‌های نانولیفی تولید شده با میکروسکوپ الکترونی روبشی مدل (FE-SEM - X L30, Philips-Holland) مشاهده شدند. برای این منظور دیسک‌هایی از داربست‌ها بریده و بر روی استپ (Stab) چسبانده شدند و پس از پوشش با طلا در خلا در دو بزرگنمایی ۵۰۰۰ و ۱۰۰۰۰ برابر و ولتاژهای یکسان (۱۵ kV) مشاهده و مورد بررسی قرار گرفتند (۲۸). ضخامت نانوالیاف تشکیل دهنده هر نمونه داربستی با نرم‌افزار Z Image اندازه‌گیری و میانگین ۲۰ بار تکرار برای هر نمونه گزارش گردید.

سنجهش فعالیت ضدمیکروبی

فعالیت ضدمیکروبی داربست‌های تولیدی در برابر باکتری‌های گرم منفی (E.coli ATCC 8793) و گرم مثبت (S. aureus ATCC 6538) با پروسه آنتی‌بیوگرام دیسک دیفی-وژن و همچنین بر اساس استاندارد (AATCC100-2004) تعیین گردید (۲۹-۳۱). نمونه داربستی مورد نظر پس از قرار گرفتن در محیط کشت نوترینت آگار بمدت ۱ تا ۲ روز در دمای ۳۵ درجه سانتی‌گراد در انکوباتور قرار داده شد و پس از طی شدن زمان فوق میزان رشد باکتری در محیط کشت بررسی گردید. جهت ساخت محلول 0.5 g/l فارلنده، 0.05 g/l میلی‌لیتر از محلول اسید سولفوریک $1/175$ ٪ به آرامی با یکدیگر مخلوط شدند و درب لوله با پارافیلم بسته گردید. باریم سولفات در نتیجه این واکنش رسوب کرد و کدورتی ایجاد نمود که جهت مقایسه غلظتی با سوسپانسیون‌های میکروبی به کار رفت. جهت تهیه سوسپانسیون میکروبی به کمک آنس، ۳ تا ۴ کلونی خالص از کشت ۲۴ ساعته میکروب مورد نظر برداشته شد و در داخل لوله حاوی سرم فیزیولوژی استریل حل گردید تا کدورتی به اندازه کدورت لوله استاندارد 0.5 g/l فارلنده دست آمد. سوآب استریل آغشته به سوسپانسیون میکروبی آب‌کشی گردید (فشار دادن سوآب به کناره لوله) و محیط‌های کشت به صورت چمنی (سه بار در حالت زاویه ۶۰ درجه)

جهت استخراج کراتین از مو معمولاً روش‌های هیدروترمال در بخارهای با فشار بالا (۱۰-۱۵ psi) و یا در درجه حرارت‌های زیاد (۸۰-۱۴۰ درجه سانتی‌گراد) در حضور اسید (نظیر HCl، NaOH، HCOOH، H₂SO₄) و یا قلیای مناسب (نظیر NaSiO₃، K₂SiO₃، NaSiO₂) ارایه شده‌اند. انجام این گونه عملیات با اسید و یا قلیا بعد از مدتی مناسب منجر به باز شدن پیوندهای دی سولفیدی کراتین (شکل ۲) و تولید پلی پپتیدهای، الیگو پپتیدها و حتی آمینو اسیدها می‌گردد. واکنش قلیا بر روی پیوندهای دی سولفیدی در شکل ۲ نشان داده شده است. در این گونه روش‌های هیدروترمالی پارامترهای فرآیندی نظیر فشار، درجه حرارت و pH در کیفیت و کمیت محصولات پیشیدی حاصله بسیار موثر است (۳۶، ۳۷).



شکل ۲. هیدرولیز قلیای پیوند دی سولفیدی توسط قلیا (۳۸)

در این تحقیق، ارایه روش هیدروترمال با شرایطی تعديل یافته نظیر کاهش دما و غلظت پایین قلیا به واسطه افزایش زمان بوده است. با توجه به تحقیقات دیگر محققان سه غلظت متفاوت از هیدروکسید سدیم (۱، ۵ و ۱۰ درصد وزنی) جهت استخراج کراتین از ضایعات موی انسان مورد ارزیابی قرار گرفت (۱۸-۲۱). محلول یک درصد وزنی هیدروکسید سدیم نشان داد و از هر ۱۰ گرم موی انسانی در این غلظت مقدار ۳/۵۷ گرم کراتین به دست آمد. برتری این غلظت می‌تواند به ناخ هیدرولیز سطحی، اندازه مولکول‌های هیدراته شده و یا دیگر شرایط مربوط باشد که در بحث حاضر قرار نمی‌گیرد.

بعد از الکتروفورز، رنگ آمیزی ژل با کوماسی بریلیانت بلو- R 250 صورت پذیرفت (شکل ۳) و مقایسه با تحقیقات مشابه انجام گفت (۴۰، ۳۹، ۳۴). در الکتروفورز پروتئین استخراج شده باند یک نمایانگر پروتئین‌های شاخص با اوزان مولکولی مختلف ۱۱، ۱۷، ۲۶، ۴۳، ۳۴، ۵۶، ۹۵، ۷۲ و ۱۳۰ کیلو Dalton می‌باشدند (Fermentas GmbH - St. Leon-Rot, Germany). باندهای دو الی چهار شامل پروتئین‌های استخراجی با غلظت‌های ۱، ۵ و ۱۰ mg/ml می‌باشند. همان طور که در تصویر مشخص شده است هیچ گونه پروتئینی در باندهای ۲ و ۳ وجود ندارد، ولی در باند چهار با غلظت

نشان می‌دهد (۳۲، ۳۳). بنابراین می‌توان از رابطه زیر چاهک دارای مقدار سلول بیشتر را مشخص کرد و با نمونه شاهد مقایسه نمود. آزمون MTT برای بررسی تکثیر سلول‌های کشت داده شده بر روی نمونه‌ها استفاده می‌شود تا بتوان معیاری از میزان زیست‌سازگاری نمونه‌ها به دست آورد. رنگ MTT در میتوکندری سلول‌های زنده از رنگ زرد به رنگ بنفش تغییر می‌یابد و غلظت رنگ معیاری از میزان سلول‌های زنده است. درصد سمیت سلولی و زنده ماندن سلول‌ها به شرح زیر محاسبه شد (روابط ۲ و ۳):

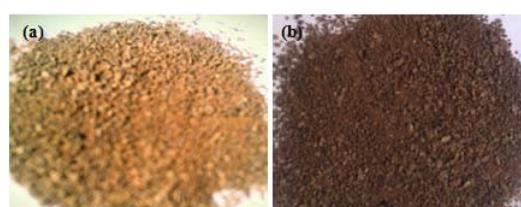
$$\text{Toxicity\%} = (1 - \frac{\text{mean OD of sample}}{\text{mean OD of control}}) \times 100 \quad (2)$$

$$\text{Viability\%} = 100 - \text{Toxicity} \quad (3)$$

ارزیابی تصاویر سلول‌ها نیز به کمک میکروسکوپ نوری (Heepbago, Switzerland) انجام گرفت. برای این منظور نمونه‌ها به ترتیب پس از گذشت ۲۴ و ۷۲ ساعت از رشد سلولی در زیر میکروسکوپ قرار داده شدند و رشد سلولی آنها مورد بررسی قرار گرفت.

یافته‌ها

در شکل ۱ تصویر پودرهای استخراج شده از موی انسانی اورده شده است. بر خلاف کراتین استخراج شده از پر مرغ، پودر پروتئین‌های استخراج شده دارای رنگی زرد تا قهوه‌ای است (۳۴). این موضوع می‌تواند مربوط به استخراج ملاتین و یا هیدرولیز قلیایی اجتناب ناپذیر زنجیرهای پلیمری در مرحله استخراج باشد. شدت واکنش اکسیداسیون و رنگ حاصل به عوامل مختلفی نظیر غلظت محلول قلیایی، دما، زمان و نوع منبع پروتئین دارد (۳۵). بنابراین، رنگ کراتین استخراج شده از هر دو موی قهوه‌ای رنگ و دکله شده بین رنگ‌های زرد تا قهوه‌ای بودند، به طوری که برای موی قهوه‌ای به علت وجود رنگدانه ملاتین، قهوه‌ای سیر و برای موی دکله زرد مایل به قهوه‌ای حاصل گردید (شکل ۱). توضیح آنکه جهت ادامه تحقیق صرفاً از کراتین استخراجی از موی قهوه‌ای استفاده گردید.



شکل ۱. پودر پروتئین استخراج شده از موی دکله (a) و موی طبیعی (b)

خواص ضدمیکروبی داربست‌های نانولیفی از موی انسان

جدول ۲ . خواص ضدمیکروبی داربست‌های تولیدی در برابر باکتری‌های E.coli و S.aureuse (تعداد کلونی‌ها و قطره‌الله عدم رشد) (رشد)

			کاهش کلونی‌ها	قطره‌الله عدم رشد	اثر ضدمیکروبی (%)	نوع داربست*
S.aureus	E.coli	S.aureus	E.coli	S.aureus	E.coli	(mm)
-	-	۰/۰	۰/۰	۴۶/۶	۲۰	PVA
+	+	۴/۰	۰/۵	۹۶/۴	۵۲/۴	PVA+5% Keratin
+	+	۱۰/۰	۲/۰	۹۷/۸	۹۰/۶	PVA+10% Keratin

* کلیه داربست‌ها شامل نانو ذرات نقره به مقدار یکسان (۱۰۰۰ ppm) هستند.

جدول ۳. درصد زنده ماندن سلول‌ها در داربست‌های تولید شده از طریق MTT تست

		نوع داربست	-	PVA +10% Keratin	PVA + كنترل + كنترل
میانگین ۵ بار تکرار	۰/۷۴	۰/۰۲	۰/۷۰	۰/۵۴	
سازگاری سلولی (%)	۱۰۰	۳/۰۹	۹۳/۸۵	۷۲/۳۳	
سمیت (%)	۰	۹۶/۹۱	۶/۱۵	۲۷/۶۷	

قابلیت تحويلی دارو و یا مواد آنتی باکتریال بسترهای کراتینی توجه محققان را به سمت خود جلب نموده است و در این زمینه مستندات ارایه گردیده است (۴۱،۳۴،۲۶). جدول ۲ میزان ضخامت قطره‌الله عدم رشد ، تعداد کلونی‌ها و میزان ممانعت در برابر باکتری را برای هر دو باکتری مورد آزمایش نشان می‌دهد. تعداد کلونی‌های E. coli در نمونه شاهد در حدود ۱۰۰ کلونی تخمین زده شده است که برای ۵ و ۱۰ درصد وزنی از کراتین به ترتیب به ۴۷۶ و ۹۶ کلونی کاهش می‌یابد. در شرایط مشابه برای ۲۲ و ۳۶ کلونی تقلیل می‌یابد. جهت ایجاد ممانعت ضد میکروبی، نسبت تعداد کلونی‌های شمارش شده در هر پلیت به تعداد کلونی‌های شمارش شده در نمونه شاهد باید تفاوت معنی داری داشته باشد و به عبارتی باید در حدود ۵۰٪ تقلیل نشان دهد. با توجه به جدول ۲ ملاحظه گردید کلیه نمونه‌های داربستی حاوی کراتینی ممانعت ضد میکروبی و تفاوت معنی دار از خود نشان دادند. هاله عدم رشد حاصله در نمونه‌های داربستی متفاوت در شکل ۵ نشان داده شده است. داربست‌ها با مقادیر کراتین بیشتر اثر ممانعتی بیشتری در برابر باکتری‌های گرم مثبت و منفی (E.coli and S.aureus) از خود نشان دادند. که تایید کننده نتایج جدول ۲ است. مشاهده می‌گردد (شکل ۵-b,c,e&f) که با ورود کراتین به شبکه رهایش نانو ذرات یا تاثیر ضد میکروبی کراتین انجام گرفته و با افزایش این مقدار غلظت پروتئین (شکل ۵-f)، هاله عدم رشد بیشتر شده است.

۱۰ mg/ml از پروتئین، وجود پروتئین‌هایی با وزن مولکولی ۵۶–۶۵ kDa تایید می‌گردد (شکل ۳).



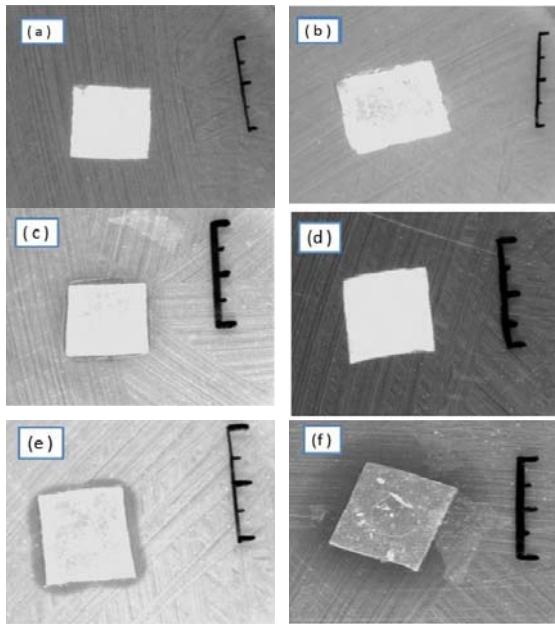
شکل ۳. الکتروفورز SDS-PAGE کراتین استخراج شده، باند یک پروتئین‌های شاخص با اوزان مولکولی مختلف باندهای دو الی چهار نمونه استخراج شده با غلط ۱، ۵ و ۱۰ پروتئین.

تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی داربست‌های نانولیفی الکترورسی در شکل ۴ نشان دهنده تشکیل موفقیت آمیز داربستی متخلخل و سه بعدی از نانو الیاف است. در تصاویر مشهود است که با وارد شدن کراتین به داربست دانه‌هایی (Beads) پدیدار میگرددند و با افزایش غلظت آن شکل دانه‌ها از حالت دوکی به کروی تغییر یافته (شکل ۴-a-d). میانگین ظرافت نانوالیاف تشکیل دهنده هر نمونه داربستی تولیدی در جدول ۱ آورده شده است که در محدوده ۹۰–۱۸۰ nm قرار دارد.

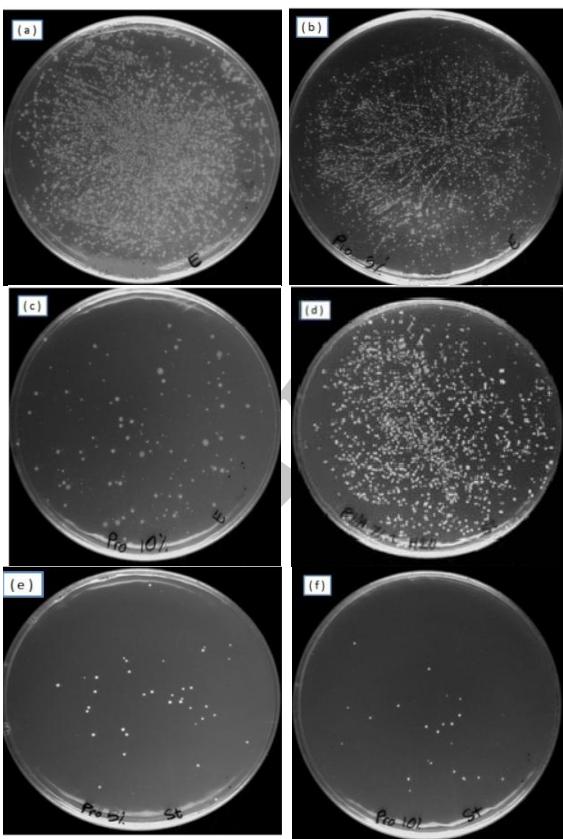
جدول ۱. میانگین ضخامت (ظرافت) نانو الیاف تشکیل دهنده داربست‌های تولیدی.

مواد تشکیل دهنده	PVA	PVA	PVA	PVA
داربست*	+10% Keratin	+5% Keratin	+1% Keratin	نمونه شاهد
میانگین ظرافت	۹۰/۰۱۶	۱۰۴/۷۵۹	۱۲۷/۵۵۹	۱۸۰/۵۷۲
نانو الیاف†				

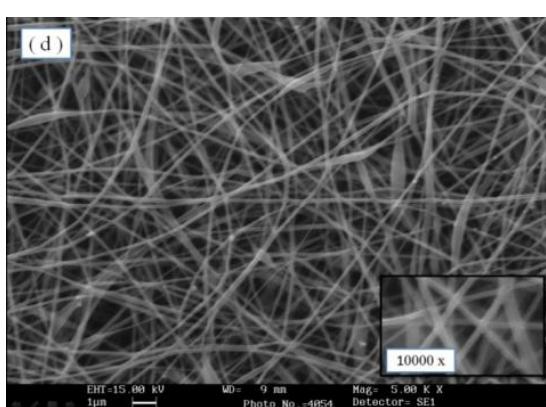
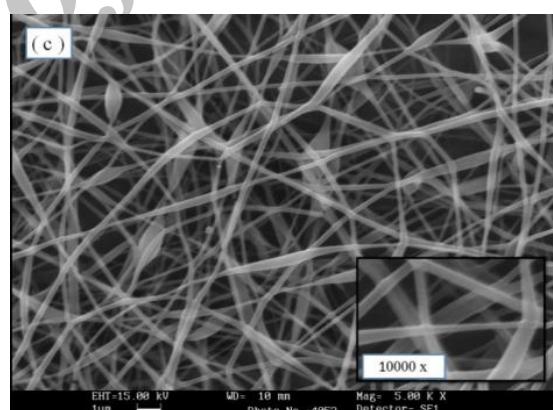
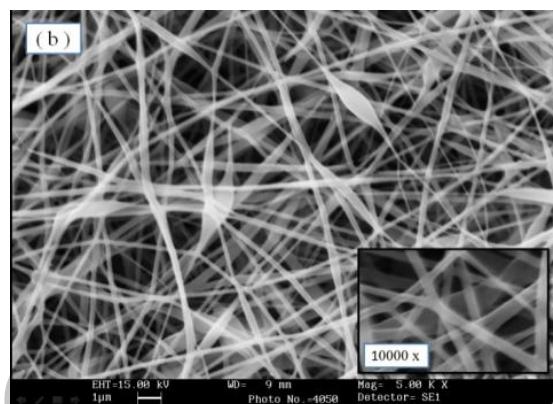
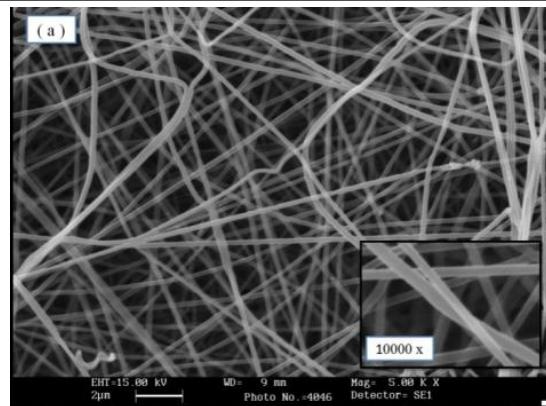
* کلیه داربست‌ها شامل نانو ذرات نقره به مقدار یکسان (۱۰۰۰ ppm) هستند.
† توسط نرم افزار j Image بیست لیف از هر تصویر اندازه‌گیری و میانگین گزارش شده است.



شکل ۵. هاله عدم رشد داربست‌های نanolیفی در برابر باکتری‌های PVA+5% Keratin :b&e, PVA:a&d :S.aureus :d-e و E.coli :a-c کلیه داربست‌ها شامل نانو ذرات نقره به مقدار یکسان (۱۰۰۰ ppm) هستند.



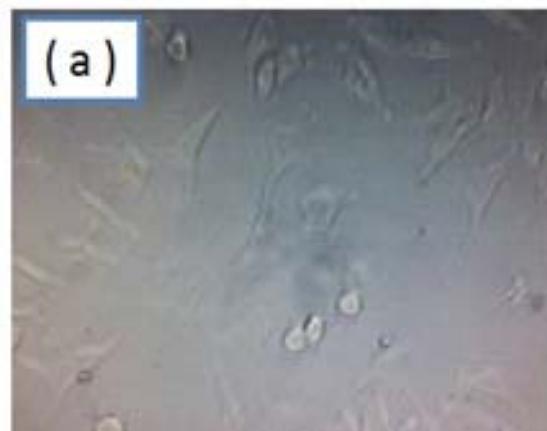
شکل ۶ . نتایج ضدمیکروبی داربست‌ها در برابر باکتری‌های PVA +5% Keratin :b&e ,PVA:a&d :S. aureus :d-f و Coli کلیه داربست‌ها شامل نانو ذرات نقره به مقدار یکسان (۱۰۰۰ ppm) هستند.



شکل ۴ . تصاویر میکروسکوپ الکترونی رویشی از داربست‌های PVA +5% Keratin :c ,PVA +1% Keratin :b ,PVA :a و PVA +10% Keratin :d نanolیفی.

PVA +10% Keratin :d

این موضوع برای محصول ارائه شده نیز بررسی گردید و درصد زنده ماندن سلول‌ها از طریق آزمون MTT (با ۵ تکرار) تخمین زده شد که نتایج آن در جدول ۳ آورده شده است. نتایج نشان می‌دهند که میزان زنده ماندن سلول‌ها در داربست حاوی ۱۰٪ کراتین بیش از ۹۰٪ است که در مقایسه با داربست‌های فاقد کراتین تفاوت معنی‌داری دارد. زیست سازگاری داربست‌های تولید شده در شکل ۷ بیانگر میزان رشد سلول فیبروبلاست L929 بر روی داربست حاوی ۱۰٪ کراتین پس از گذشت مدت زمان ۲۴ و ۷۲ ساعت می‌باشد. همان‌طور که مشاهده می‌شود میزان رشد سلول‌ها طی مدت زمان ۳ روز افزایش یافت.



شکل ۷. تصاویر میکروسکوپ نوری رشد سلول فیبروبلاست L929 بر روی داربست حاوی ۱۰٪ کراتین. (a) پس از ۲۴ ساعت (b) پس از ۷۲ ساعت.

بحث

در این تحقیق پلیمر ارزشمند کراتین از منبعی اقتصادی که ضایعات موی انسانی بود به روشی ساده استخراج گردید. با توجه به خواص ذاتی این پلیمر نظری سازگاری با بدن انسان از آن در تولید داربستی نانولیفی بهره گرفته شد. داربست‌های نانولیفی دارای کراتین خواص ضد میکروبی فزاینده‌ای در برابر باکتری‌های گرم منفی (*E. Coli*) و گرم مثبت (*S. aureus*) در مقایسه با داربست‌های صرفاً حاوی نانو ذرات نقره از خود نشان دادند که می‌تواند بعلت رهایش تسییل شده به واسطه کاهش دانستیه پیوندهای هیدروزئی و یا وجود اسیدهای آمینه گوگرددار و یا هم افزایی این دو عامل با یکدیگر باشد. ورود کراتین به داربست باعث افزایش سازگاری سلولی گردید. بنابراین با در نظر گرفتن پتانسیل بالقوه کراتین و اقتصادی بودن منبع استخراج آن، اثرات ضد میکروبی و سازگاری سلولی ارتقا یافته، داربست‌های حاصله می‌توانند جهت عملکردهای پژوهشی به ویژه تولید زخم بندهای پیشرفته مورد نظر قرار گیرند. البته لازم به ذکر است که برآورده قطعی زیست سازگاری و عملکرد واقعی یک سیستم نانویی باید همراه با مطالعه در بررسیهای درون‌تنی باشد.

نتایج خواص ضد میکروبی بر اساس استاندارد AATCC 100 نیز تایید کننده نتایج تعداد کلونی‌ها و قطره‌الله عدم رشد بودند (شکل ۶). در این مورد نیز با افزایش در کراتین موجود در داربست‌ها، خواص ضد میکروبی در برابر باکتریهای گرم منفی (*E.Coli*) و گرم مثبت (*S. aureus*) ارتقا یافت. کراتین به عنوان بستری مناسب جهت کاربردهای پژوهشی مطرح شده است که یکی از مهم‌ترین دلایل وفاق و سازگاری با بدن و سلول‌ها می‌باشد که این موضوع در تحقیقات مورد آزمون و به اثبات رسیده است (۱۴، ۴۱، ۳۴).

REFERENCES

1. Malafaya PB, Silva GA, Reis RL. Natural-origin polymers as carriers and scaffolds for biomolecules and cell delivery in tissue engineering applications. *Adv Drug Deliv* 2007; 59:207-33.
2. Sell SA, Wolfe PS, Garg K, McCool JM, Rodriguez IA, Bowlin GL. The use of natural polymers in tissue engineering: A focus on electrospun extracellular matrix analogues. *Polymers* 2010;2:522-53.
3. Boateng JS, Matthews KH, Stevens HN, Eccleston GM. Wound healing dressings and drug delivery systems: a review. *J Pharm Sci* 2008;97:2892-23.
4. Mortimer D. Moist wound dressings and pressure relieving surfaces, The Centre for Health Program Evaluation (CHPE). Available at www.buseco.monash.edu.au/centres/che/pubs/wp104.pdf. (Accessed: July 2013)

5. Halfman T, Ovington L, Falanga V. Occlusive dressings and wound healing. *Clin Dermatol* 1994;12:121-27.
6. Bradley M, Cullum N, Nelson EA, Petticrew M, Sheldon T, Torgerson D. Systematic reviews of wound care management: (2). Dressings and topical agents used in the healing of chronic wounds. *Health Technol Assess* 1999;3:1-143.
7. Boccafoschi F, Habermehl J, Vesentini S, Mantovani D. Biological performances of collagen-based scaffolds for vascular tissue engineering. *Biomaterials* 2005; 26:7410-17.
8. Huang Y, Onyeri S, Siewe M, Moshfeghian A, Madihally SV. In vitro characterization of chitosan-gelatin scaffolds for tissue engineering. *Biomaterials* 2005;26: 7616-27.
9. Katoh K, Shibayama M, Tanabe T, Yamauchi K. Preparation and physicochemical properties of compression-molded keratin films. *Biomaterials* 2004; 25: 2265-72.
10. Sierpinski P, Garrett J, Ma J, Apel P, Klorig D, Smith T, Koman LA, et al. The use of keratin biomaterials derived from human hair for the promotion of rapid regeneration of peripheral nerves. *Biomaterials* 2008;29:118-28.
11. Tachibana A, Furuta Y, Takeshima H, Tanabe T, Yamauchi K. Fabrication of wool keratin sponge scaffolds for long-term cell cultivation. *J Biotechnol* 2002;93:165-70.
12. Tachibana A, Kaneko S, Tanabe T, Yamauchi K. Rapid fabrication of keratin-hydroxyapatite hybrid sponges toward osteoblast cultivation and differentiation. *Biomaterials* 2005; 26:297-302.
13. Sen J. Human hair in personal identification and documenting drug and substance abuse. *Anthropologist* 2010; 12: 47-58.
14. Rouse JG, van Dyke ME. A review of keratin-based biomaterials for biomedical applications. *Materials* 2010; 3: 999-1014.
15. Menkart J, Wotfram LJ, Mao I. Caucasian hair, Negrohair, and wool: Similarities and differences. *J Soc Cosmetic Chemists* 1966;17:769-87.
16. Nakamura AM, Arimoto K, Takeuchi K, Fujii K. A rapid extraction procedure of human hair proteins and identification of phosphorylated species. *Boil Pharm Bull* 2002;25:569-72.
17. Areida SK, Ismail MF, AbdelHady EK, Osman AO. Molecular characterization of haircuticle and its extracted proteins in seven mammalian species. *Egyptian Journal of Hospital Medicine* 2006;23:287-308.
18. Fujii T, Nakai K, Kikuta H, Kobayashi S, Hirai T. Preparation and properties of protein particles from human hair. *J Boil Macromol* 2006; 6:30-35.
19. Han MO, Chun JA, Lee WH, Lee JW, Chung CH. A simple improved method for protein extraction from human head hairs. *J Cosmet Sci* 2007;58:527-34.
20. Hirao Y, Ohkawa K, Yamamoto H, Fujii T. A novel human hair protein fiber prepared by watery hybridization spinning. *Macromolecular Material and Engineering* 2005; 290:165-71.
21. Verma V, Verma P, Ray P, Ray A. Preparation of scaffolds from human hair proteins for tissue-engineering applications. *Biomed Mater* 2008; 3:025007.
22. Yamauchi K, Yamauchi Asao, Kusuunoki T, Kohda A, Konishi Y. Preparation of stable aqueous solution of keratins, and physicochemical and biodegradational properties of films. *J Biomed Mater Res* 1996;31:439-44.
23. Steinert P, Zackroff R, Martha Aynardi-Whitman MA, Goldman RD. Chapter 24 Isolation and characterization of intermediate filaments. *Methods Cell Biol* 1982;24:399-419.
24. Laemmli UK. Cleavage of structural proteins during the assembly of the head of bacteriophage T4. *Nature* 1970;227:680-85.
25. Khajavi R, Abbasipour M. Electro spinning as a versatile method for fabricating coreshell, hollow and porous nanofibers. *Scientia Iranica* 2012;19: 2029 -34.
26. Lichou W, Yu D, Yang M. The preparation and characterization of silver-loading cellulose acetate hollow fiber membrane for water treatment. *Polymer for Advanced Technologies* 2005;16:600-607.
27. Gaidau G, Petica A, Ciobanu C, Martinescu T. Investigations on antimicrobial activity of collagen and keratin based materials doped with silver nanoparticles. *Romanian Biotechnological Letters* 2009;14:4665-72.
28. Khajavi R, Atlasi A, Yazdanshenas ME. Alkali treatment of cotton yarns with ultra-sonic bath. *Textile Research Journal* 2013;83:827-35.

29. Damerchely R, Yazdanshenas ME, Rashidi AS, Khajavi R. Morphology and mechanical properties of antibacterial nylon 6/nano-silver nano-composite multifilament yarns. *Textile Research Journal* 2011; 81:1694-701.
30. Khajavi R, Sirmohammadi Bahadoran MM, Bahador A, Khosravi A. Removal of microbes and air pollutants passing through nonwoven polypropylene filters by activated carbon and nanosilver colloidal layers. *Journal of Industrial Textiles* 2013; 42: 219-30.
31. AATCC Test Method 100-2004. Assessment of antibacterial finishes on textile materials: AATCC Technical Manual. Research Triangle Park, NC: American Association of Textile Chemists and Colorists; 2005.
32. Bonakdar SH, Shahriar Hojjati Emami SH, Shokrgozar MA, Farhadi A, Seyed Amir Hoshiar Ahmadi SA, Amanzadeh A. Preparation and characterization of polyvinyl alcohol hydrogels crosslinked by biodegradable polyurethane for tissue engineering of cartilage. *Material and engineering and chemistry C* 2010;30:636-43.
33. Homaeigohar SSh, Shokrgozar MA, Sadi AY, Khavandi A, Javadpour J, Hosseinalipour M. In vitro evaluation of biocompatibility of beta-tricalcium phosphate-Reinforced High-Density polyethylene; an orthopedic Composite. *J Biomed Mater Res A* 2005; 75:14-22.
34. Yin X CH, Li F Y, Fenghe Y, Wang Y, Wang R M. Study on Effective Extraction of Chicken Feather Keratins and Their Films for Controlling Drug Release. *Electronic Supplementary Material (ESI) for Biomaterials Science* 2013; 1:528-36.
35. Serra JA. Constitution of hair melanins. *Nature* 1946;157:771-71.
36. Karthikeyan R, Balaji S, Sehgal PK. Industrial application of keratin– a review. *Journal of Scientific and Industrial Research* 2007;66:710-15.
37. Mokrejs P, Krejci O, Svoboda P. Producing keratin hydrolysates from sheep wool. *Oriental Journal of Chemistry* 2011;27:1303-309.
38. Hogg PJ. Disulfide bonds as switches for protein function. *Trends Biochem Sci* 2003;28:210-14.
39. Langbein L, Rogers M A, Winter H, Praetzel S, Schweizer J. The catalog of human hair keratins II. Expression Of the six type II members in the hair follicle and the combined catalog of human type I and II keratins. *J Biol Chem* 2001; 276: 35123-32.
40. Lusiana, Reichl S, Müller-Goymann CC. Keratin film made of human hair as a nail plate model for studying drug permeation. *Eur J Pharm Biopharm* 2011;78:432-40.
41. Meng H. Development of human hair keratin biomaterials for antibiotic delivery in treatment of acute bacterial infections [MSc Dissertation]. Miami: Miami University; 2013.