

Assessing the loading and release of metronidazole from bacterial cellulose film as a pharmaceutical dressing

Salehi MA¹, Akbari-Dogolsar M², Jahani-Kadocaraee M^{1*}

1- Department of Chemical Engineering, Faculty of Engineering, University of Guilan, Guilan, I. R. Iran.

2- Department of Textile Engineering, Faculty of Engineering, University of Guilan, Guilan, I. R. Iran.

Received November 23, 2015; Accepted June 28, 2016

Abstract:

Background: Bacterial cellulose membrane (BCM) produced by *Gluconacetobacter xylinus* is an advantageous bacterial product and because of its unique properties could be used as an ideal dressing. The aim of this study was to consider the capability of this biomaterial in the release of Metronidazole. In the case of proving this capability, it provides the basis for the production of a dressing containing this type of antibiotic.

Materials and Methods: In this study, BCM was initially synthesized by *Gluconacetobacter xylinus*. The BCM was loaded by Metronidazole. Then the release process was considered in distilled water and buffer phosphate Saline. The ultra violet spectrophotometry was applied for measuring the concentration of the released drug.

Results: The chemical structure of bacterial cellulose was confirmed by Fourier Transform Infrared (FT-IR) spectroscopy. The release of Metronidazole in distilled water and phosphate buffered Saline was reached to 84.27% and 84.71%, respectively. Due to higher release in phosphate buffered Saline media, it seems that the trend of release in vitro provides efficient results.

Conclusion: Results of this study provides the basis for future research on supplying an ideal dressing from this microbial product.

Keywords: Dressing, Drug release, Bacterial cellulose, *Gluconacetobacter xylinus*, Metronidazole

*** Corresponding Author.**

Email: jahanimasomeh@yahoo.com

Tel: 0098 911 503 4311

Fax: 00981 333 690 271

Conflict of Interests: No

Feyz, Journal of Kashan University of Medical Sciences, August, 2017; Vol. 21, No 3, Pages 240-246

Please cite this article as: Salehi MA, Akbari-Dogolsar M, Jahani-Kadocaraee M. Assessing the loading and release of metronidazole from bacterial cellulose film as a pharmaceutical dressing. *Feyz* 2017; 21(3): 240-6.

ارزیابی بارگذاری و رهایش مترونیدازول در فیلم سلولز باکتریایی به عنوان پانسمان دارویی

۱ محمد علی صالحی ، مجتبی اکبری دوگلسر ، مصصومه جهانی کدوسرایی
۲ *

خلاصه:

سابقه و هدف: غشای سلولز باکتریایی که از باکتری گلوکونو استریباکتر زایلینوس تولید شده است، یک محصول مقید باکتریایی می باشد و بهدلیل ویژگی های منحصر به فردی که دارد می تواند به عنوان یک پانسمان ایده آل مورد استفاده قرار بگیرد. هدف از پژوهش حاضر، بررسی توانایی این ماده زیستی به منظور رهایش مترونیدازول می باشد؛ در صورت اثبات این توانایی، زمینه تولید پانسمان حاوی این نوع آنتی بیوتیک فراهم می شود.

مواد و روش ها: در این مطالعه تجربی ابتدا غشای سلولز باکتریایی توسط گلوکونو استریباکتر زایلینوس سنتز شد. غشای مذکور از مترو نیدازول بارگیری شد و سپس فرآیند رهایش در دو محیط آب مقطر و بافر فسفات سالین مورد بررسی قرار گرفت. برای اندازه گیری غلظت داروی رهایش یافته از روش اسپکتوفوتومتری موارء بنفس استفاده شد.

نتایج: ساختار شیمیایی سلولز باکتریایی توسط آزمون طیف سنجی فروسرخ تأیید شد. رهایش مترونیدازول در آب مقطر و بافر فسفات سالین به ترتیب به ۸۴/۲۷ و ۸۴/۷۱ درصد رسید. بهدلیل رهایش بیشتر در محیط بافر فسفات سالین، به نظر مرسد بررسی روند رهایش در محیط برونتنی نتایج کامل تری را ارائه می دهد.

نتیجه گیری: فیلم سلولز باکتریایی تهیه شده از گلوکونو استریباکتر زایلینوس توانایی رهایش مترونیدازول در محیط برونتنی را دارد.

واژگان کلیدی: پانسمان، رهایش دارو، سلولز باکتریایی، گلوکونو استریباکتر زایلینوس، مترونیدازول

دوماهنامه علمی - پژوهشی فیض، دوره بیست و یکم، شماره ۳، مرداد و شهریور ۱۳۹۶، صفحات ۲۴۰-۲۴۶

در طول سنتز سلولز، این باکتری ترکیبات مختلف محیط هسترنین- شرایم (HS) را مورد مصرف قرار می دهد [۱]. سلولز از مونومرهای گلوکوز تشکیل می شود که توسط پیوندهای بتا- گلیکوزیدی [۱-۴] بهم متصل شده اند و فرمول شیمیایی آن $(C_6H_{10}O_5)_n$ می باشد [۴]. با این حال، از نظر شیمیایی، سلولز باکتریایی شکل خالصی از سلولز و عاری از همی سلولز، پکتین و لیگنین که در سلولز گیاهی وجود دارد، می باشد. به همین دلیل، سلولز باکتریایی دارای درجه پلیمریزاسیون و بلورینگی بالای است [۵]. برای تولید این نوع سلولز باکتری را در محیط کشت حاوی منابع کربنی و نیتروژنی کشت می دهند. سلولز باکتریایی به شکل میکروفیبریل های نواری است که چندین میکروفیبریل درون یک نوار جمع شده اند. اندازه این نوارها بین ۴-۳ الی ۸۰-۷۰ نانومتر گزارش شده است و به نظر می رسد بین گونه های مختلف گلوکونوباکتر ثابت بوده و تحت شرایط کشت مختلف تغییر نمی کند [۶]. ساختار شبکه ای فیبری بسیار ریز سلولز باکتریایی و استحکام کششی آن باعث شده است که به عنوان ماده ای با خواص مکانیکی عالی شناخته شود. این ماده زیستی هم چنین با داشتن خواص مناسبی نظری طرفیت بالای نگهداری آب، زیست تخریب- پذیری و قابلیت شکل پذیری به صورت ساختارهای سه بعدی، زیست ماده ای مناسب جهت کاربردهای گوناگون می باشد [۷]؛ به طوری که سلولز باکتریایی در زمینه های مختلف مانند صنایع غذایی، نساجی، کاغذ، غشا های کامپوزیتی، دارویی، زیست

مقدمه

پانسمان های زخم به منظور تسريع روند بیهوبدی و جلوگیری از عفونی شدن آن به کار برده می شوند. پانسمان های مرسوم اکثرا پنهانی (فرم اکسید شده سلولز گیاهی) و دارای نقاط ضعفی از جمله خشک کردن زخم، چسبیدن به آن و نیز ایجاد حساسیت در برخی افراد می باشد. این موارد علاوه بر تاثیر نامطلوب بر روند بیهوبدی، سبب ایجاد احساس نامطلوب در موضع زخم شده و تعویض پانسمان موجب آسیب دیدن بافت ترمیم شده می گردد [۱]. سلولز اگرچه به طور مکرر از گیاهان به دست می آید، اما توسط انواع گوناگونی از میکرووار گانیسم ها مانند باکتری ها، جلبک و قارچ ها نیز سنتز می شود [۲]. در مورد میکرووار گانیسم ها، سلولز اساساً توسط باکتری های گرم منتهی از جنس گلوکونو استریباکتر تولید می شود، این باکتری به شدت هوایی می باشد و سلولز را به صورت خارج سلولی، در شرایط استاتیک (در سطح مشترک هوا - محیط کشت) و در دمایی بین ۲۵ تا ۳۰ درجه سانتی گراد و pH بین ۴ تا ۷ تولید می کند [۳].

۱ استادیار، گروه مهندسی شیمی، دانشکده فنی و مهندسی، دانشگاه گیلان

۲ استادیار، گروه مهندسی نساجی، دانشکده فنی و مهندسی، دانشگاه گیلان

۳ دانشجوی کارشناسی ارشد، گروه مهندسی شیمی، دانشکده فنی و مهندسی، دانشگاه گیلان

* نشان نویسنده مسئول،

گیلان، رشت، بزرگراه خلیج فارس (کیلومتر پنج جاده قزوین)

تلفن: ۰۱۱۵۰۳۴۳۱۱، دوپیوس: ۰۱۳۳۳۶۹۰۲۷۱

پست الکترونیک: jahanimasomeh@yahoo.com

تاریخ پذیرش: ۹۶/۹/۲، تاریخ پذیرش نهایی: ۹۵/۴/۸

پیوند ایجاد شده بین ذرات تراسایکلین هیدروکلراید و نرمال سالین نسبت به آب مقطر می‌باشد [۱]. بررسی رهایش لیدوکائین هیدروکلراید (آب‌دوست) و ایبوپروفن (چربی‌دوست) توسط سلولز باکتریایی نشان داد که نرخ نفوذ لیدوکائین هیدروکلراید در سلولز باکتریایی کمتر از ایبوپروفن می‌باشد [۱۳]. تاکنون مطالعه‌ای در خصوص توانایی سلولز باکتریایی در رهایش مترونیدازول صورت نگرفته است؛ از این‌رو، هدف این مطالعه تجربی بررسی توان سلولز باکتریایی در رهایش مترونیدازول می‌باشد؛ در صورت تأیید این موضوع می‌توان پانسمان‌هایی حاوی این دارو را تولید کرد.

مواد و روش‌ها

تولید غشای سلولز باکتریایی:

یک ویال از سویه استاندارد میکروبی گلوکونو استوپاکتر زایلینوس از مرکز کلکسیون باکتری‌ها و قارچ‌های صنعتی ایران با شماره ۱۷۴۳ PTCG تهیه شد. پس از فعالسازی سویه در محیط پیشنهادی مرکز کلکسیون، یک کلونی از آن در ارلن‌های حاوی ۵۰ میلی‌لتر محیط کشت HS مایع (شامل گلوکز ۲ درصد، پیتون ۰/۵ درصد، عصاره مخمر ۰/۵ درصد، دی‌سدیم هیدروژن فسفات بدون آب ۰/۲۷ درصد، و اسید سیتریک مونوهیدرات)، تلیچیغ شدند و برای تولید سلولز به مدت ۷ تا ۱۰ روز درون انکوباتور با دمای ۳۰ درجه سانتی‌گراد فرار گرفتند. در این فاصله لایه‌های سلولز باکتریایی که به رنگ قهوه‌ای می‌باشند، در سطح محیط کشت ایجاد شده و سپس لایه‌های سلولزی در شرایط استریل از محلول زیرین جداسازی شدند. چون لایه‌های سلولزی تولید شده ممکن است مقداری ناخالصی داشته باشند، در مرحله بعد لایه‌های بدست آمده خالص سازی شدند. برای خالص سازی ابتدا لایه‌ها در محلول NaOH ۱ درصد به مدت ۲ ساعت قرار داده شد و پس از آن به مدت ۲ ساعت در آب مقطر دیونیزه جوشانیده و شستشو شدند [۱۴] و در نتیجه این عملیات لایه‌های سلولزی کاملاً شفاف و سفید رنگ بدست آمد (شکل شماره ۱). در انتها ورقه‌های سلولزی برای خشک شدن در یک قاب توری قرار گرفتند.

رهایش مترونیدازول:

برای ردیابی مترونیدازول خریداری شده از شرکت داروسازی عیبدی از روش اسپکتوفوتومتری ماوراء بتفش استفاده شد. برای این منظور از دستگاه اسپکتوفوتومتری ماوراء بتفش مرئی استفاده شد. رهایش دارو از طریق لایه سلولز باکتریایی در دو نوع حلال متفاوت آب مقطر و بافر فسفات سالین (pH=۷/۴) ردیابی

پزشکی، مواد جاذب، و دیافراگم‌های بلندگو مصرف می‌شود [۸،۹]. از سلولز تولیدی توسط باکتری‌ها پس از پاکسازی آن در پانسمان زخم‌ها استفاده می‌شود. بدین ترتیب شبکه‌ای روی زخم قرار می‌گیرد که از نفوذ باکتری‌ها و آلودگی‌های محیط به زخم جلوگیری نموده و علاوه بر این با حفظ رطوبت لازم می‌تواند روند بهبودی زخم را تسريع کند. سلولز باکتریایی با توجه به دارا بودن ساختار منحصر به فرد شبکه‌ای، محتوای آب زیاد و ویژگی‌های مکانیکی نه تنها به عنوان پانسمان زخم، که می‌تواند به عنوان داربستی حاوی سلول با کاربرد پوست مصنوعی مورد استفاده قرار بگیرد [۵]. مترونیدازول دارویی است که برای درمان طیفی از عفونت‌های باکتریایی و تک‌یاخته‌ای نظیر عفونت‌های پوست، استخوان، مفاصل و بافت نرم مورد استفاده قرار می‌گیرد. این دارو به گروهی از آنتی‌بیوتیک‌ها که نیترو‌ایمیدازول نام دارند، تعلق دارد. این آنتی‌بیوتیک فقط روی عفونت‌های باکتریایی و تک‌یاختگان تاثیر دارد و بر عفونت‌های ویروسی تاثیری ندارد. مترونیدازول برای از بین بردن باکتری‌ها و میکرووارگانیسم‌ها که باعث عفونت در پوست و سایر قسمت‌های بدن هستند، تجویز و مصرف می‌شود. مترونیدازول دارای فرمول شیمیایی C6H9N3O3 با وزن مولکولی ۱۷۱ گرم بر مول بوده و به شکل کریستال‌های کرم رنگ یافت می‌شود. مصرف غیرلازم و یا مصرف بیش از حد آنتی‌بیوتیک‌ها باعث کاهش کارایی آنها می‌شود؛ از این‌رو رهایش کنترل شده مترونیدازول می‌تواند در کاهش مقدار دوز مصرفی در یک دوره درمان موثر باشد [۹]. در یک مطالعه رهایش نمک سدیم دیکلوفناک توسط غشای سلولز باکتریایی با استفاده از روشی آسان مورد بررسی قرار گرفت و در این تحقیق نشان داده شد که تجمع دیکلوفناک در غشای سلولز باکتریایی دارای نرخ نفوذی مشابه پیچ‌های تجاری و کمتر از ژله‌ای تجاری می‌باشد [۱۰]. در مطالعه‌ای دیگر سلولز باکتریایی به عنوان سیستم رهایش کافین مورد بررسی قرار گرفت و نتایج بدست آمده نشان داد که نرخ نفوذ غشای سلولز باکتریایی حاوی کافین به طور قابل ملاحظه‌ای کمتر از ژل می‌باشد [۱۱]. Morits و همکاران نیز رهایش داروی ضدغونه کننده اکتینیدین را توسط غشای سلولز باکتریایی مورد مطالعه قرار دادند [۱۲]. هم‌چنین، فرایند رهایش تراسایکلین توسط قطعات سلولز باکتریایی تولید شده از گونه استوپاکتر زایلینوس در دو محیط آب مقطر و نرمال سالین مورد بررسی قرار گرفته و نشان داده شده است که پس از گذشت ۸ ساعت در محیط آب مقطر معادل ۶۲/۷۱ درصد و در محیط نرمال سالین معادل ۹۶/۱۲ درصد دارو از قطعه سلولزی آزاد می‌شود. بیشتر بودن میزان رهایش در محیط نرمال سالین مربوط به نوع

نتایج

ستز سلولز باکتریایی:

در شکل شماره ۱ سلولز باکتریایی تولید شده و خالص سازی شده قابل مشاهده است. جذب نمونه‌های شاهد بسیار ناچیز بوده و در نتیجه تأثیر سلولز روی مقدار جذب محلول‌های حاصل از رهایش قابل چشم پوشی بود.

مشخصات طیف‌سنجی تبدیل فوریه فروسرخ (FTIR) به منظور تأیید ساختار شیمیایی سلولز باکتریایی از طیف‌سنجی فروسرخ استفاده شد. شکل شماره ۲ نشان‌دهنده طیف FTIR نمونه سلولز باکتریایی تولید شده در این پژوهش می‌باشد. پیک پهن در محدوده $3200\text{--}3600\text{ cm}^{-1}$ مربوط به ارتعاشات کششی گروه هیدروکسیل (OH) می‌باشد. هم‌چنین، پیک‌های مشاهده شده در طول موج‌های $2915/53\text{ cm}^{-1}$ و $1061/08$ که به ترتیب مربوط به ارتعاشات کششی پوند CH و C-O-C می‌باشد، موید آن است که لایه تولید شده توسط باکتری سلولز می‌باشد [۱۵].

رهایش مترونیدازول:

منحنی استاندارد براساس نتایج اندازه گیری جذب‌ها برای غلظت‌های مختلف مترونیدازول در آب مقطر و محلول بافر فسفات سالین به ترتیب ($P < 0/05$ و $R^2 = 0/994$) و ($y = 0/036x + 0/171$ و $R^2 = 0/997$) ($y = 0/075x - 0/095$ و $R^2 = 0/9997$). در این روابط X غلظت دارو بر حسب ppm و y شماره ۱ و ۲). در این روابط میزان جذب دارو است. در روش رگرسیون خطی ضرایب معادله خطی و بهترین معادله خط تعیین می‌شود. با استفاده از این معادله خط می‌توان روند رهایش را پیش‌بینی نمود. داده‌های جدول شماره ۱، نشان‌گر رهایش تدریجی مترونیدازول در محیط آب مقطر و محلول بافر فسفات از غشای سلولزی می‌باشد که نشان می‌دهند پس از گذشت ۵ ساعت به ترتیب $84/27$ و $84/71$ درصد دارو از قطعه سلولزی ۲ سانتی‌متری آزاد شده است. میانگین درصد رهایش دارو در دو محیط آب مقطر و بافر فسفات در نمودار شماره ۳ مقایسه شده است. و نتایج آماری به دست آمده از آزمون مستقل t نیز در جدول‌های شماره ۲ و ۳ ارائه شده است.



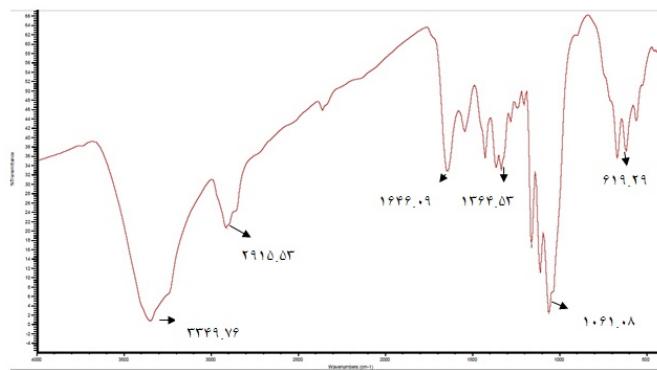
شکل شماره ۱- سلولز باکتریایی خالص سازی شده

شد. ابتدا ماكزيم طول موج جذب برای مترونیدازول تعیین شد. با ساخت محلول ذخیره (Stock) با غلظت ۱۰۰ میکروگرم در میلی-لیتر (ppm) و ریقیک کردن آن به غلظت‌های ۵، ۱۰، ۱۵، ۲۰، ۲۵، ۳۰ و ۴۰ آب مقطر و بافر فسفات سالین، جذب آنها در ماكزيم طول موج جذب تعیین شد. بدین ترتیب، نمودار غلظت بر حسب مقدار جذب مترونیدازول در محلول آب مقطر و بافر فسفات سالین (pH=۷/۴) به دست آمد. از قطعه خشک شده سلولزی چند قطعه دایره‌ای به قطر ۲ سانتی‌متر آماده شد و این قطعات درون محلول‌های آبی مترونیدازول با رقت ۵ درصد قرار گرفتند و سپس به مدت ۲ ساعت روی شیکر با سرعت ۱۰۰ دور در دقیقه و در دمای مشخص قرار داده شدند تا ورقه‌های سلولز به خوبی از دارو بارگیری شوند. در نهایت ورقه‌های حاوی دارو در دمای اتاق خشک شده و تا زمان استفاده در دسیکاتور نگهداری شدند. داخل هریک از سه عدد بشر حاوی ۲۰ میلی‌لیتر آب مقطر، یک قطعه سلولز انداخته شد و سپس بشرها در شرایط دمایی کنترل شده روی شیکر با سرعت ثابت قرار داده شدند. در فواصل زمانی متوالی ۳۰ دقیقه، ۳/۵ میلی‌لیتر از حلال نمونه برداری شد و همان مقدار توسط آب مقطر برای ثابت ماندن حجم جایگزین شد. این روند به مدت ۵ ساعت ادامه یافت. به علت محدودیت‌های زمانی در آزمایشگاه و دست یافتن به داده‌های پیشتر برای بررسی روند رهایش از فواصل زمانی ۳۰ دقیقه استفاده شد. مشابه این روش برای بافر فسفات سالین نیز صورت گرفت و در نهایت جذب نمونه‌های به دست آمده از رهایش درون آب مقطر در طول موج ۳۰۰ نانومتر و برای بافر فسفات سالین در طول موج ۳۲۰ نانومتر تعیین شده و میانگین جذب در هر ۳۰ دقیقه برای ۳ سری مشخص گردید. با استفاده از نمودارهای استاندارد مربوط به هر محیط غلظت ظاهری داروی آزاد شده در هر زمان تعیین و طبق فرمول زیر غلظت حقیقی نمونه‌ها تعیین گردید [۱].

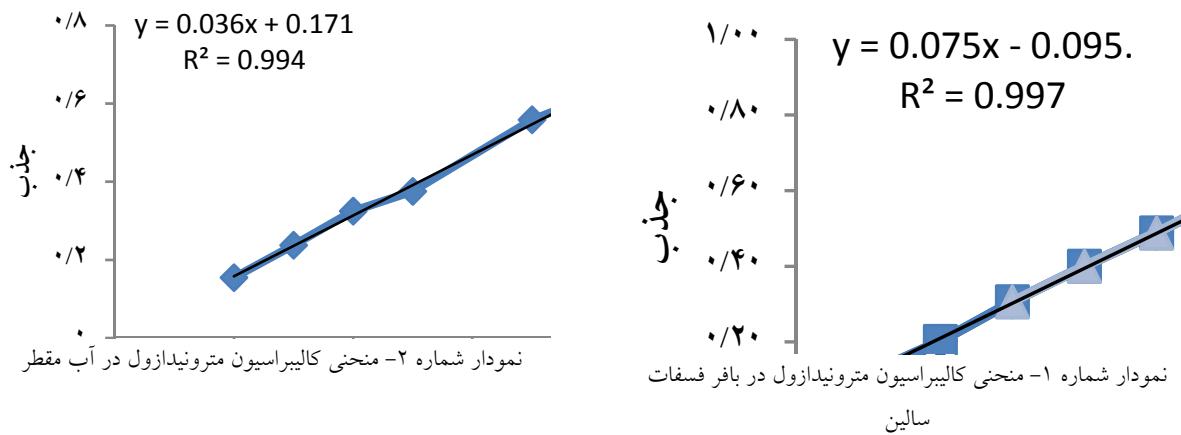
$$C_{Tn} = C_{Un} + \frac{V}{V_0} \times \Sigma(C_{Tn-1})$$

C_{Tn} : غلظت حقیقی در نمونه n . C_{Un} : غلظت ظاهری در هر زمان، V : حجم نمونه برداشته شده، V_0 : حجم محیط و $\Sigma(C_{Tn-1})$: مجموع غلظت‌های واقعی پیش از نمونه n .

پس از به دست آوردن غلظت حقیقی داروی رها شده در زمان‌های معین (درون آب مقطر و بافر فسفات سالین) وزن داروی آزاد شده از واحد سطح سلولز بر حسب میکروگرم محاسبه شد (غلظت دارو \times حجم محیط = مقدار دارو). در نهایت یک قطعه سلولز بدون دارو نیز به عنوان شاهد برای بررسی تأثیر ترکیبات باقیمانده در بافت سلولز درون آب مقطر و محلول بافر فسفات، نظری آنچه گفته شد قرار داده شد و از آنها نمونه برداری صورت گرفت.

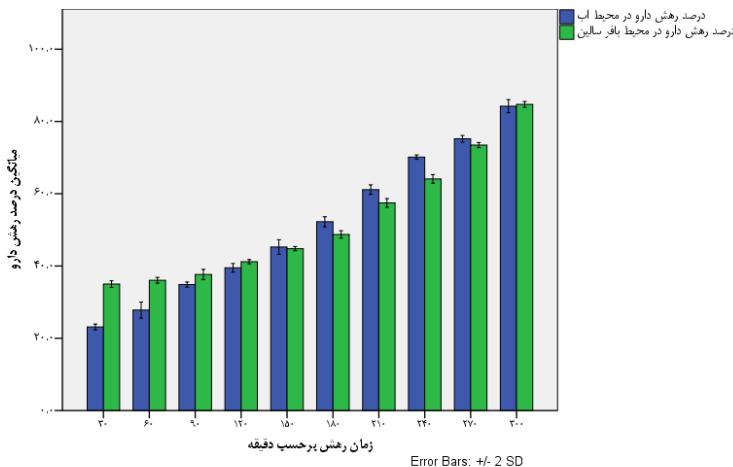


شکل شماره ۲- تصویر طیف FTIR سلولز باکتریایی تولید شده



جدول شماره ۱- میانگین درصد مترونیدازول آزاد شده از واحد سطح سلولز در رهایش ۳۰۰ دقیقه‌ای در محیط آب مقطر و بافر فسفات

زمان (دقیقه)	آب مقطر	بافر فسفات
۳۰۰	۸۴/۲±۱/۰	۷۵/۱±۰/۵
۲۷۰	۷۰/۱±۰/۲	۶۱/۱±۰/۶
۲۴۰	۵۲/۲±۰/۷	۴۵/۳±۱/۰
۲۱۰	۴۰/۵±۰/۶	۳۹/۵±۰/۶
۱۸۰	۳۴/۹±۰/۴	۲۷/۸±۱/۱
۱۵۰	۲۷/۰±۰/۴	۲۳/۱±۰/۴
۱۲۰	۲۰/۰±۰/۴	۱۳/۰±۰/۴
۹۰	۱۳/۰±۰/۴	۱۰/۰±۰/۴
۶۰	۱۰/۰±۰/۴	۷/۰±۰/۴
۳۰	۷/۰±۰/۴	۴/۰±۰/۴



نمودار شماره ۳- نمایش ستونی میانگین درصد مترونیدازول آزاد شده از واحد سطح سلولز در رهایش ۳۰۰ دقیقه‌ای در محیط آب مقطر و بافر فسفات

جدول شماره ۲- مشخصات گروه‌های مورد بررسی

محیط	تعداد	متوسط	انحراف معیار	خطای میانگین معیار	۳/۶۶۸۵
رهایش در آب مقطر	۳۰	۵۱/۳۵۰	۲۰/۰۹۳۳		
رهایش در بافر فسفات	۳۰	۵۲/۳۲۰	۱۶/۵۱۸۵		۳/۰۱۵۸

جدول شماره ۳- نتایج آزمون t مستقل

آزمون t برای برابری میانگین‌ها	آزمون t برای برابری میانگین‌ها				آزمون t برای برابری میانگین‌ها				آزمون لون برای برابری واریانس‌ها			
	فاسلۀ اطمینان٪۹۵		خطای میانگین	میانگین اختلاف	معیار تصمیم	درجه آزادی	آماره آزادی	معیار تصمیم	آماره	معیار تصمیم	آماره	فرض برابری واریانس‌ها
	بالاتر	پایین تر	استاندارد معیار									فرض نابرابری واریانس‌ها
۸/۵۳۵۹	-۱۰/۴۷۶۶	۴/۷۴۹۰	-۰/۹۷۰۳	۰/۸۳۹	۵۸	-۰/۲۰۴	۰/۱۸۴	۱/۸۰۷				درصد رهایش
۸/۵۴۳۵	-۱۰/۴۸۴۱	۴/۷۴۹۰	-۰/۹۷۰۳	۰/۸۳۹	۵۵/۹۰۸	-۰/۲۰۴						

بزرگتر از $۰/۰۵$ بود، فرض صفر آزمون لون یعنی برابری واریانس مورد قبول بوده و برای بررسی میانگین از ردیف اول داده‌های جدول شماره ۳ استفاده می‌شود. در بررسی میانگین بهدلیل اینکه $\text{sig} = ۰/۸۳۹ > ۰/۰۵$ (sig=۰/۸۳۹>۰/۰۵) فرض صفر یعنی برابری میانگین‌ها مورد قبول است و نشان‌دهنده آن است که در محیط مختلف آب و بافر سالین مقادیر رهش در مجموع بازه‌های زمانی تفاوت معنی‌داری نشان نمی‌دهد. به عبارت دیگر در عملکرد داروورسانی در دو محیط آب و بافر تفاوتی چندانی وجود ندارد. با توجه به برتری‌های سلولز باکتریایی نسبت به پانسمان‌های سنتی که گفته شد و از طرفی نتایج بدست آمده در این تحقیق، به نظر می‌رسد که زمینه برای تحقیقات گسترش‌تر برای تولید پانسمان‌هایی از جنس سلولز باکتریایی که حاوی دارو باشد، فراهم شده باشد.

بحث

سلولز باکتریایی ظرفیت بالایی در جذب آب و نفوذ پذیری بهینه آن دارد و همین قابلیت موجب شده است که شرایط مناسبی را برای درمان زخم‌ها فراهم کند. به علاوه، این غشاها می‌توانند به خوبی زخم‌ها را ترمیم کنند، بدون اینکه سبب ایجاد زخم مجدد در ناحیه جراحت شوند، درحالی که پانسمان‌های سنتی چنین ویژگی‌ای ندارند. بدیهی است که سلولز باکتریایی در بهبود زخم بسیار مفید بوده و از جمله محصولات جایگزین پوست می‌باشد. در این مطالعه ابتدا غشای سلولز باکتریایی با موقیت تولید شد و سپس توانایی این غشا در رهایش مترونیدازول بررسی شد. با توجه به آزمایشات انجام شده و نتایج بدست آمده مشخص شد که غشای سلولز باکتریایی قادر به رهاسازی مترونیدازول در محیط مرطوب می‌باشد. بر اساس داده‌های جدول شماره ۱ و نمودار شماره ۳ به نظر می‌رسد که نوع حلال بر سرعت رهاسازی دارو طی فرایند رهایش تاثیر چندانی نداشته است، هرچند در مدت ۳۰۰ دقیقه دارو در محیط بافر فسفات سالین که در واقع نزدیک به شرایط بطن زنده می‌باشد، رهایش بیشتری نسبت به آب مقطر داشته است. بنابراین به نظر می‌رسد بررسی آماری روند رهایش در محیط برون‌تنی بتواند گویای نتایج کامل تری باشد. آزمون مقایسه‌ای برای بررسی میانگین‌های رهش دارو در بازه‌های زمانی متفاوت در دو محیط آب و بافر در مجموع زمان‌های مختلف انجام شد. برای این منظور از آزمون مقایسه‌ای t مستقل استفاده شد و مشخصات گروه‌های مورد بررسی در جدول شماره ۲ ارائه شده است. داده‌های آماری توسط نرم‌افزار SPSS در آزمون مقایسه‌ای میانگین رهش دارو از واحد سطح سلولز در محیط‌های مختلف آب و بافر که در زمان‌های مختلف با یکدیگر مقایسه شده‌اند. بهدلیل اینکه مقادیر $P = ۰/۱۸۴$ در بخش آزمون لون (برابری واریانس) دو گروه

نتیجه‌گیری

نتایج طیف سنج مادون قرمز، ساختار سلولزی لایه تولید شده توسط باکتری را تایید کرد. بنا بر اطلاعات بدست آمده می‌توان نتیجه گرفت که علی‌رغم هزینه نسبتاً بالای تولید سلولز باکتریایی، استفاده از چنین پلیمری برای انتقال داروها به محل‌های مناسب در سیستم‌های بیولوژیک مورد توجه است، زیرا این ماده می‌تواند در سیستم‌های بیولوژیک به طور کنترل شده‌ای تخریب شود و در نتیجه دارو می‌تواند به طور کنترل شده در بدن آزاد گردد.

تشکر و قدردانی

بدین‌وسیله از آزمایشگاه مهندسی شیمی، دانشکده فنی، دانشگاه گیلان که امکانات انجام آزمایشات را فراهم ساختند تشکر و قدردانی می‌گردد.

References:

- [1] Poormohammadi Mojaveri A, Sattari M, Jafari Azar Z, Ghaffari AR, Ariapanah P. Evaluation of the efficiency of bacterial cellulose synthesized by acetobacter xylinum in absorption and release of tetracycline hydrochloride. *Arak Med Univ J* 2011; 14(3): 20-6. [in Persian]
- [2] Lin WC, Lien CC, Yeh HJ, Yu CM, Hsu SH. Bacterial cellulose and bacterial cellulose-chitosan membranes for wound dressing applications. *Carbohydrate Polymers* 2013; 94(1): 603-11.
- [3] Castro C, Zuluage R, Alvarez C, Putaux JL, Caro G, Rojas O, et al. *Carbohydrate Polymers* 2012; 89(4): 1033-7.
- [4] Sheykhanzari S, Tabarsa T, Ashori A, Shakeri A, Golalipour M. Bacterial synthesized cellulose nanofibers; Effects of growth times and culture mediums on the structural characteristics. *Carbohydrate Polymers* 2011; 86(3): 1187-91.
- [5] Kamarudin S, Kalil MS, Takrif MS, Wan Yusoff WM, Biak A, Radiah D, Hasan N. Different media formulation on biocellulose production by acetobacter xylinum (0416). *Pertanika J Sci Technol* 2013; 21(1): 29-36.
- [6] Keshk SM. Vitamin C enhances bacterial cellulose production in Gluconacetobacter xylinus. *Carbohydrate Polymers* 2014; 99: 98-100.
- [7] Ul-Islam M, Hwan Ha J, Khan T, Kon Park J. Effects of glucuronic acid oligomers on the production, structure and properties of bacterial cellulose. *Carbohydrate Polymers* 2013; 92(1): 360-6.
- [8] Dayal MS, Gowswami N, Sahai A, Jain V, Mathur G, Mathur A. Effect of media components on cell growth and bacterial cellulose production from Acetobacter aceti MTCC 2623. *Carbohydrate Polymers* 2013; 94(1): 12-6.
- [9] Musa H, Sule YZ, Gwarzo MS. Assessment of physicochemical properties of metronidazole tablets marketed in Zaria, Nigeria. *Int J Pharmacy Pharm Sci* 2011; 3(Suppl 3): 27-9.
- [10] Silva NHCS, Rodrigues AF, Almeida IF, Costa PC, Rosado C, Neto CP, et al. Bacterial cellulose membranes as transdermal delivery systems for diclofenac: In vitro dissolution and permeation studies. *Carbohydrate Polymers* 2014; 106: 264-9.
- [11] Silva NH, Drumond I, Almeida IF, Costa P, Rosado, Neto CP, et al. Topical caffeine delivery using biocellulose membranes: a potential innovative system for cellulite treatment. *Cellulose* 2014; 21(1): 665-74.
- [12] Morits S, Wiegand C, Wesarg F, Hessler, Muller FA, Kralisch D, et al. Active wound dressings based on bacterial nanocellulose as drug delivery system for octenidine. *Int J Pharm* 2014; 471(1): 45-55.
- [13] Trovatti E, Freire CS, Pinto PC, Almeida IF, Costa P, Silvestre AJ, et al. Bacterial cellulose membranes applied in topical and transdermal delivery of lidocaine hydrochloride and ibuprofen: In vitro diffusion studies. *Int J Pharm* 2012; 435(1): 83-7.
- [14] Taheri R, Ajoudanifar H, Porali P. Production of cellulose from native bacterial isolates isolated in Iran. *J Microbial World* 2014; 6(4): 273-80.
- [15] Ishihara M, Matsunaga M, Hayashi N, Tisler V. Utilization of D-xylose as carbon source for production of bacterial cellulose. *Enzyme Microbial Technol* 2002; 31(7): 986-91.