

تاریخ دریافت: ۱۳۹۲/۰۹/۰۸

تاریخ پذیرش: ۱۳۹۳/۰۳/۲۱

ص ۳۱۷-۳۲۸

مقایسه فیلم نانوالیاف سلولز تولیدی به روش هواخشک و خلأخشک حاصل از خمیر کاغذ کرافت رنگ بری نشده پوست کنف

- ❖ پژمان رضایتی چرانی*: استادیار گروه صنایع خمیر و کاغذ، دانشکده جنگل داری و محیط زیست، دانشگاه صنعتی خاتم الانبیاء بهبهان، بهبهان، ایران
- ❖ محمد رضا دهقانی فیروزآبادی؛ دانشیار گروه صنایع خمیر و کاغذ، دانشکده صنایع چوب و کاغذ، دانشگاه علوم کشاورزی و منابع طبیعی گرگان، گرگان، ایران

چکیده

الیاف سلولز نانوفیبریله شده از خمیر کاغذ کرافت رنگ بری نشده پوست کنف تهیه و پس از ساخت فیلم‌های نانوالیاف سلولز هواخشک و خلأخشک ویژگی‌های کشنیدگی آنها بررسی شد. قابلیت خمیر کاغذ رنگ بری نشده پوست کنف برای تولید نانوالیاف سلولز با استفاده از میکروسیال کننده مناسب است؛ به طوری که استفاده از تعلیق خمیر کاغذ با خشکی ۵/۵ درصد نیز قابلیت تولید نانوالیاف سلولز را دارد. تصویر میکروسکوپ الکترونی عبوری نشان‌دهنده تولید نانوالیاف سلولز با ابعاد کمتر از ۱۰۰ نانومتر بود. اگرچه دانسیتی فیلم خلأخشک بیشتر از هواخشک بود (۱۱۰/۵ در مقایسه با ۱۰۰/۷ کیلوگرم بر متر مکعب)، شاخص مقاومت به کشش فیلم هواخشک بیشتر از خلأخشک به دست آمد (۱۲۸ در مقایسه با ۱۴۰ نیوتون متر بر گرم). همچنین مقاومت کشنیدگی، شاخص انرژی جذب کشنیدگی، و درصد کرنش فیلم هواخشک نیز بیشتر از فیلم خلأخشک بود. مدول کشنیدگی فیلم نانوالیاف سلولز خلأخشک بیشتر از هواخشک بود که انتظار می‌رود مرتبط با بیشتر بودن دانسیتی آن باشد.

واژگان کلیدی: پوست کنف، خمیر کاغذ کرافت رنگ بری نشده، سلولز نانوفیبریله شده، فیلم نانوالیاف سلولز، میکروسیال کننده، ویژگی‌های مقاومتی.

مقدمه

کنف^۱ گیاهی یکساله از خانواده مالواسه^۲ است. این گیاه بومی آفریقا خصوصیاتی مشابه پنبه و جوت دارد. مدت‌هاست این گیاه به منزله یکی از منابع غیر چوبی جهت تهیه خمیر کاغذ در بسیاری از نقاط جهان، بهویژه مالزی و تایلند، کشت می‌شود. این گیاه در مناطق مختلف ایران، از جمله گرگان و ورامین، قابل کشت است [۱]. اخیراً به استفاده از کنف، به مشابه جایگزین مواد اولیه لیگنوسلولزی چوبی برای تهیه خمیر کاغذ، توجهی ویژه می‌شود [۲-۶]. طبق تازه‌ترین گزارش‌های تولید جهانی الیاف طبیعی، تولید جهانی کنف ۱/۶ درصد است که پس از پنبه و جوت بیشترین مقدار را به خود اختصاص می‌دهد [۷].

اخیراً بررسی شده که نشان‌دهنده دستاوردهای جالب توجهی است [۶-۱۱]. در واقع نانوالیاف لیگنوسلولزی می‌تواند با استفاده از پیش‌تیمار مناسب و به دنبال آن همگن‌سازی با فشار زیاد تولید شود. معمولاً نانوسلولز لا یه‌لا یه‌شده به طور کامل از خمیر کاغذ کنف، مشابه خمیر کاغذ چوب، حاوی میکروالیاف بلند (در دامنه میکرومتر) و نازک (قطر ۲۰-۱۰۰ نانومتر) است که ظاهری بسیار چسبناک و ژل‌مانند دارد [۱۲ و ۱۳].

تازه‌ترین تحقیقات نانوفناوری در زمینه نانوسلولز از یک سو بر یافتن روش‌های تولید با مصرف حداقل انرژی به صورت کارآمد، شامل انواع تیمارهای فیزیکی و شیمیایی و آنزیمی، قبل از همگن‌سازی، متتمرکز شده‌اند و از سویی دیگر به دنبال اصلاح خصوصیات الیاف سلولز نانوفیبریله‌شده برای کاربردهای خاص با توجه به توانمندی‌های بالقوه آن‌اند [۸، ۹، ۱۰، ۱۴]. کاربردهای گزارش‌شده در موارد ثبت اختراع تولید و کاربرد الیاف سلولز نانوفیبریله‌شده از مصارف غذایی و پخش، امولسیون، پزشکی، داروسازی، و بهداشتی، جاذب تا به کارگیری در انواع نانوچندسازه‌ها و کاغذ و مقوا گستردۀ است. بررسی ویژگی‌های نانوالیاف سلولز به صورت سوسپانسیون یا ژل عمدتاً از طریق ارزیابی میزان تیرگی، میزان جذب آب، ویژگی‌های رئولوژی، و تصاویر الکترونی انجام می‌شود. بررسی ویژگی‌های نانوالیاف سلولز در حالت فیلم، که به آن معمولاً فیلم نانوالیاف سلولز گفته می‌شود، با مطالعه خواص فیزیکی-مکانیکی انجام می‌گیرد. در این تحقیق الیاف سلولز نانوفیبریله‌شده از خمیر کرافت رنگ‌بری نشده کنف تهیه و فیلم‌های نانوالیاف سلولز خلأخشک و

1. *Hibiscus cannabinus* L.

2. Malvaceae

3. Cotton

4. Jute

مایع پخت با آب گرم شست و شو شد. بر اساس استاندارد تایپی، آئینه نامه شماره cm-85 T236، عدد کاپای خمیرکاغذ حاصل از پوست کنف اندازه گیری شد. بازده خمیرکاغذ حاصل از پوست کنف نیز به روش وزنی ۵۲/۵ درصد اندازه گیری شد.

تیمار آنزیمی خمیرکاغذ برای تولید

نانوالیاف سلولز

ابتدا درجه روانی خمیرکاغذ حاصل در اثر پالایش با پالایشگر پی اف آی از ۷۰۰ به ۴۰۰ میلی لیتر، استاندارد کانادا (CSF)، تقلیل داده شد. برای تیمار آنزیمی ۱۰۰ گرم خمیرکاغذ خشک ابتدا تا ۴ درصد خشکی رقیق شد و سپس به آن محلول بافر با pH ۷ اضافه شد. برای تهیه محلول بافر، از منوفسفات پتاسیم (KH_2PO_4) و فسفات دی سدیم (Na_2HPO_4) استفاده شد. از منوفسفات پتاسیم با وزن ملکولی ۱۳۶,۰۹ گرم و از فسفات دی سدیم با وزن ملکولی ۱۴۶,۹۶ گرم به ترتیب به مقدار ۱۱ و ۹ میلی مول استفاده شد.

۱۰۰ میلی لیتر آب مقطر با دمای ۵۰ درجه سانتی گراد آماده و مقادیر مواد شیمیایی فوق به آن اضافه شد. سپس، خوب هم زده شد تا کاملاً حل شود. بعد از این مرحله، pH آن کنترل شد تا حدود ۷ باشد. به کمک میکروپیپت دیجیتالی مقدار ۰,۱۶۶۷ میکرولیتر به ازای هر گرم خمیر خشک از آنزیم اندوگلوکاناز^۱ برداشته و به محلول بافر اضافه شد. سپس، محلول فوق به خمیرکاغذ اولیه، که درصد خشکی حدود ۱۰ داشت، اضافه و هم زده شد و با افزودن آب اضافی درصد خشکی نهایی به ۴ رسانده

هواخشک ساخته شد. سپس، ویژگی های مقاومت های کشنشی آنها ارزیابی شد. ویژگی های رئولوژی و تصاویر الکترونی قبل از متشر شده است [۱۵ و ۱۶].

مواد و روش ها

مواد

کنف استفاده شده در این تحقیق از مرکز تحقیقات کشاورزی و منابع طبیعی استان تهران - ورامین تهیه شد. پس از انتقال ساقه های قطع شده و جدا کردن پوست از ساقه، نمونه هایی با طول ۴ سانتی متر تهیه شد.

خمیرکاغذسازی پوست کنف

خمیرکاغذسازی پوست کنف به روش کرافت انجام گرفت. مایع پخت مورد استفاده شامل هیدروکسید سدیم (NaOH) و سولفید سدیم (Na_2S) و آب معمولی بود. دما و زمان پخت به ترتیب ۱۸۰ درجه سانتی گراد و ۱۵۰ دقیقه نیز سولفیدیته و قلیاییت فعال به ترتیب ۱۵ درصد و ۱۰۸ گرم در لیتر در نظر گرفته شد. پخت در یک دیگ ۲۱ لیتری آزمایشگاهی انجام شد. دیگ پخت شامل یک گرم کننده الکتریکی، یک موتور محرک، و سیستم های اندازه گیری دما و فشار است. در این تحقیق، برای هر عمل خمیرکاغذسازی معادل ۵۰۰ گرم نمونه پوست کنف کاملاً خشک داخل دیگ پخت ریخته شد. سپس، مایع پخت به آن اضافه و در آن بسته شد. نسبت مایع پخت به وزن خشک پوست کنف ۱۰ به ۱ در نظر گرفته شد. مدت زمان رسیدن دمای دیگ به دمای بیشینه پخت ۶۰ دقیقه بود. خمیرکاغذ های پخته شده تا حذف کامل

1. Monocomponent endoglucanase (Novozym 476, Novozym A/S)

مشروح این تبدیل در ذیل می‌آید:

مقداری خمیرکاغذ با آب مقطر به خشکی حدود ۱ درصد رقیق شد. متناسب با حجم سوسپانسیون به خمیرکاغذ رقیق شده، هیدروکلریک اسید ۰,۰۱ مولار pH اضافه شد. با افزودن هیدروکلریک اسید بیشتر، pH سوسپانسیون به عدد ۲ رسانده شد. سپس، سوسپانسیون به مدت ۳۰ دقیقه تحت همان اسیدیته باقی ماند. با آب مقطر کافی خمیرکاغذ شست و شو شد تا هدایت الکتریکی^۱ آب خروجی از خمیرکاغذ به کمتر از ۵ $\mu\text{S}/\text{cm}$ برسد. مجدداً خمیرکاغذ شسته شده به خشکی ۱ درصد رقیق شد و به منظور رسیدن pH آن به ۹، بیکربنات سدیم ۰,۰۰۱ مولار اضافه شد (در صورت نرسیدن pH به حدود ۹ از هیدروکسید سدیم ۰,۰۱ درصد استفاده می‌شد). سوسپانسیون حاصل به مدت ۳۰ دقیقه با همان شرایط باقی ماند (در صورت کاهش pH به کمتر از ۹، هیدروکسید سدیم اضافه می‌شد). پس از آن، سوسپانسیون مثل مرحله اول با آب مقطر فراوان شست و شو شد تا هدایت الکتریکی آن به کمتر از ۵ $\mu\text{S}/\text{cm}$ برسد.

عبور خمیرکاغذ از میکروسیال کننده جهت

تولید الیاف سلولز نانوفیبریله شده

از خمیرکاغذهای به دست آمده از پوست کنف، پس از مرحله تبدیل به سدیمی و به دنبال آن ۱۰۰۰۰ دور پالایش، سوسپانسیون خمیرکاغذ با خشکی ۵/۵ درصد آماده شد. در این تحقیق، جهت عبور سوسپانسیون خمیرکاغذ از دستگاه همگن‌ساز

شد. سپس، سوسپانسیون آماده شده داخل کیسه نایلونی، که سه وزنهٔ فلزی به زیر آن متصل بود، ریخته شد و سر کیسه با اتوپرس مسدود شد. کیسه محتوی خمیرکاغذ داخل حمام آب با دمای ۵۰ درجه سانتی گراد برای مدت ۱۲۰ دقیقه قرار گرفت. در مدت مذکور، هر ۳۰ دقیقه یک بار کیسه نایلونی از آب بیرون آورده و تکان داده شد و مجدداً داخل حمام مذکور قرار گرفت. پس از اتمام ۱۲۰ دقیقه، خمیر از کیسه خارج و با کمک کاغذ صافی درجه ۳ و قیف بوخنر با حدود ۲ لیتر آب مقطر شست و شو داده شد. مجدداً ۲ لیتر محلول بافر مشابه شرایط مرحلهٔ نخست آماده و خمیرکاغذ درون آن ریخته شد. پس از رساندن درصد خشکی خمیر به ۴، مشابه مرحلهٔ اول داخل کیسه نایلونی ریخته شد. سپس، کیسهٔ حاوی خمیر به حمام با دمای ۹۰ درجه سانتی گراد منتقل و به منظور اطمینان از ازبین‌رفتن آنزیم ۴۰ دقیقه در آنجا نگهداری شد. در نهایت، خمیرکاغذ پس از شست و شو جهت استفاده برای مراحل بعدی در یخچال نگهداری شد.

تبدیل یون‌های کلسیمی ترکیبات خمیرکاغذ

به یون‌های سدیمی

به طور کلی خمیرکاغذ برای عبور از میکروسیال کننده (همگن‌ساز) با جایگزینی یون‌های کلسیمی قابل جایگزین، به وسیلهٔ یون‌های سدیمی، به دلیل واکنشیگری بیشتر، بهتر پاسخ می‌دهد [۱۷]. بدین منظور، با افزودن هیدروکلریک اسید به خمیرکاغذ، یون‌های کلسیمی با یون‌های هیدروژنی جایگزین شد و سپس با افزودن بیکربنات سدیم (NaHCO_3) یون‌های سدیمی جایگزین یون‌های هیدروژنی شدند.

1. Conductivity
2. MicroSiemens

اتاق کلیما با دمای ۲۳ درجه سانتی گراد و رطوبت ۵۰ درصد قرار گرفت تا خشک شود.

فیلم خلاخشک

ابتدا سوسپانسیون الیاف سلولز نانوفیریله شده با افزودن آب به درصد خشکی ۱۰ رسانده شد و به مدت ۵ دقیقه با سرعت ۵۰۰ دور در دقیقه هم زده شد. سپس، ۹۰ میلی لیتر سوسپانسیون الیاف سلولز نانوفیریله شده درون استوانه مخصوص، با کاغذ صافی دارای منفذ ۶۵٪ میکرونی در کف آن، به آرامی ریخته شد. برای ریختن سوسپانسیون درون استوانه، سعی شد با کمک میله‌ای سوسپانسیون طوری هدایت شود که حباب هوا درون آن ایجاد نشود. همچنین سعی شد استوانه مذکور کاملاً عمودی نگاه داشته شود تا ضخامت فیلم نهایی در نقاط مختلف یکسان تشکیل شود. سپس، با ایجاد خلاء، آب سوسپانسیون تا حد تشکیل یک فیلم تر به مدت ۴ ساعت مکش شد. فیلم از کاغذ صافی جدا و در جایگاه خاص استوانه‌شکل مهار شد و در دمای حدود ۵۱ درجه سانتی گراد به مدت ۸ ساعت داخل آون خشک شد. فیلم خشک شده از حالت مهار خارج شد و به اتاق کلیما انتقال یافت تا ویژگی‌های آن تعیین شود.

تعیین ویژگی‌های فیلم نانوالیاف سلولز

ضخامت فیلم نانوالیاف سلولز تهیه شده، طبق آیین نامه شماره T 404 om-97 استاندارد تایپی، با دستگاه ضخامت‌سنج تی‌جی‌تی^۱ با دقت ۰/۰۱ میکرومتر تعیین شد. اندازه‌گیری ویژگی‌های کششی (شاخص مقاومت به کشش، کرنش در نقطه شکست، شاخص

میکروسیال کننده، ابتدا از اتاق‌هایی با قطر داخلی ۴۰۰ به ۲۰۰ در سه مرحله و بعد از ۲۰۰ به ۴۰۰ میکرون در پنج مرحله استفاده شد. در این تحقیق، فشار دستگاه برای اتاق‌های ۴۰۰ به ۲۰۰ میکرون ۸۰ تا ۹۰ مگاپاسکال و برای اتاق‌های ۲۰۰ به ۱۰۰ میکرون ۱۶۰ تا ۱۷۰ مگاپاسکال تنظیم شد. محصول تولیدی، که نانوسلولز یا بعضًا الیاف سلولز نانوفیریله شده نامیده می‌شود، برای ساخت فیلم نانوالیاف سلولز به کار رفت. توضیح اینکه درصد رقیق‌تر نانوسلولز، پس از ریختن، به کمک عبور از همگنساز بدون فشار با اتاق‌های کوچک‌تر تهیه شد.

میکروسکوپ الکترونی عبوری

مشاهدات میکروسکوپ الکترونی عبوری در ولتاژ ۱۵۰ کیلووات از نانوالیاف کنف با مدل فیلیپس^۲، ساخت کشور ژاپن، در پارک فناوری دانشگاه تهران انجام شد. برای این مظور، ابتدا یک قطره سوسپانسیون رقیق‌شده الیاف سلولز نانوفیریله شده روی سطح یک پوشش کربنی قرار داده شد و پس از خشک شدن برای تصویربرداری به کار رفت.

تهیه فیلم نانوالیاف سلولز

فیلم هواخشک

ابتدا سوسپانسیون الیاف سلولز نانوفیریله شده با افزودن آب به درصد خشکی ۰/۲ رسانده شد و به مدت ۵ دقیقه با سرعت ۵۰۰ دور در دقیقه هم زده و درون ظرف^۲ مخصوص ریخته شد. سپس، ظرف در

1. Philips CM30 Analytical Transmission Electron Microscope
2. Petri Dish

از نانوالياف‌های تولیدی تمایل به چسبیدن به یکدیگر و تشکیل رشته‌های ضخیم‌تر دارند [۱۸] که بعضاً در شکل ۱ قابل تشخیص است. نانوالياف سلولز از سوسپانسیون خمیرکاغذ با درصد خشکی بین ۱ تا ۵٪ تولید شد. بررسی خصوصیات سوسپانسیون‌های به دست آمده به صورت ژل از میکروسیال‌کننده نشان‌دهنده دست‌یابی به نانوالياف سلولز در همه موارد بود [۱۵].

فیلم نانوالياف سلولز

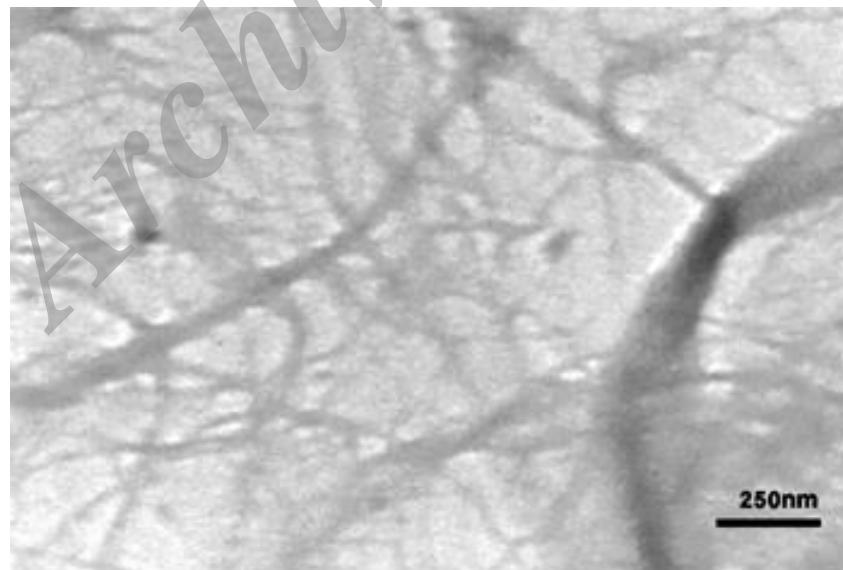
دو نوع فیلم نانوالياف سلولز (هواخشک و خلاخشک) از نانوسلولز تولیدی ساخته و ویژگی‌های فیزیکی و مکانیکی آن‌ها اندازه‌گیری شد (جدول ۱). نمودار مقاومت به کشش یک فیلم نانوالياف سلولز هواخشک کنف از باب نمونه جهت درک بهتر توضیحات در شکل ۲ می‌آید.

جذب انرژی کششی، مقاومت کششی، مدول کشسانی، و شاخص سفتی کششی) فیلم‌های نانوالياف سلولز طبق استاندارد ایزو ۱۲۰۰۵ انجام گرفت. نمونه‌ها به عرض ۶ میلی‌متر و طول ۵ سانتی‌متر با گوشه‌های قائم برش داده شد. فاصله دو دهانه تثبیت نمونه نیز ۳۰ میلی‌متر تنظیم شد. در نهایت، ویژگی‌های کششی در کرنش ۱ میلی‌متر بر دقیقه با دستگاه زوئیک تعیین شد.

یافته‌ها و بحث

تصاویر الکترونی نانوالياف سلولز

الياف پوست کنف، که در حالت معمولی قطری حدود ۱۶ میکرون دارند [۱]، پس از عبور از میکروسیال‌کننده به نانواليافی با ابعاد زیر ۱۰۰ نانومتر تبدیل شدند که در تصویر میکروسکوپ الکترونی عبوری (شکل ۱) به خوبی قابل تشخیص است. برخی

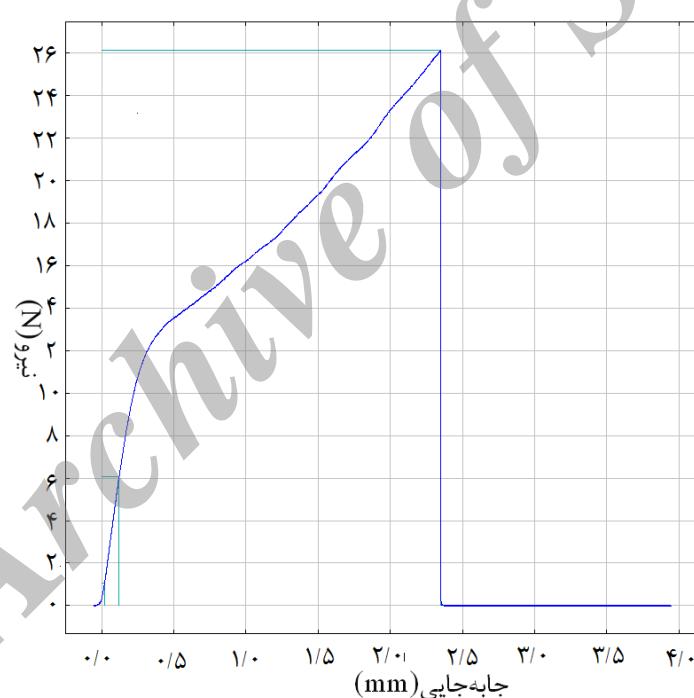


شکل ۱. تصویر میکروسکوپ الکترونی عبوری نانوالياف سلولز حاصل از خمیر کرافت رنگبری نشده پوست کنف

1. ISO/FDIS 1924-3:2005E
2. Zwick material tester, T1-FRxxMOD.A1K, model 2005

جدول ۱. ویژگی‌های فیلم نانوالیاف سلولز حاصل از خمیر کاغذ کرافت رنگ بروی نشده پوست کنف

فیلم نانوالیاف سلولز		ویژگی
خلاخشک	هواخشک	
۵۸,۶	۳۰,۲	گراماژ (g/m^2)
۱۱۰۵	۱۰۰۷	دانسیته ظاهری (kg/m^3)
۱۴۰	۱۴۸	شاخص مقاومت کششی (Nm/g)
۱۴۹	۱۵۵	مقاومت کششی (Mpa)
۴,۹	۶	کرنش در نقطه شکست (%)
۸,۹۶	۸,۸۶	شاخص سفتی کششی (MNm/kg)
۹,۹	۸,۹	مدول کشسانی (Gpa)
۴۱۵	۵۱۹	شاخص جذب انرژی کششی (MJ/kg)



شکل ۲. منحنی مقاومت به کشش فیلم نانوالیاف سلولز هواخشک

نانوالیاف سلولز، به دلیل وجود شبکه پیوند هیدروژنی به شدت گسترده در ساختار آنها، همواره بیشتر از کاغذ است که با افزایش چشمگیر سطح و نقاط تماس الیاف پس از تبدیل به نانوالیاف ایجاد می‌شود.

فیلم‌های نانوالیاف سلولز، به رغم عدم اعمال پرس در تولید آنها، در مقایسه با کاغذهای معمولی، که تحت پرس قرار می‌گیرند، با وزن پایه برابر، دانسیته بیشتری دارد [۱۶]. مقاومت‌های فیلم

۱۴۶ نیوتون متر بر گرم گزارش دادند که کمتر از شاخص فیلم نانوالیاف سلولز ساخته شده از نانوالیاف کنف تحقیق حاضر (۱۴۰ تا ۱۴۸ نیوتون متر بر گرم) است.

جدول ۲ مقادیر مقاومت به کشش فیلم نانوالیاف سلولز تولیدی در این تحقیق را در مقایسه با نتایج تحقیقات محققان پیشین نشان می‌دهد. مقاومت به کشش فیلم نانوالیاف سلولز حاصل از خمیرکاغذ رنگبری‌نشده پوست کنف تقریباً برابر و حتی بیشتر از فیلم نانوالیاف سلولز حاصل از خمیرکاغذ رنگبری‌شده پهن برگان و سوزنی برگان است. این مقاومت همچنین تقریباً برابر با مقاومت به کشش سلوفان به مقدار ۱۰۴ تا ۱۵۴ مگاپاسکال است [۲۰].

البته، مقاومت فیلم نانوالیاف سلولز ساخته شده عمدتاً به میزان نانوفیبر یله شدن خمیرکاغذ بستگی دارد. ضمن اینکه آثار ترکیب شیمیایی و مورفولوژی اولیه الیاف خمیرکاغذ نیز در درجات بعدی حائز اهمیت است [۱۹ و ۲۰].

بر اساس نتایج جدول ۱، شاخص مقاومت به کشش فیلم نانوالیاف سلولز حاصل از کنف (۱۴۰-۱۴۸ نیوتون متر بر گرم) بیشتر از شاخص مقاومت به کشش کاغذهای متداول به دست آمد که در دامنه ۱۰ تا ۱۰۰ نیوتون متر بر گرم است [۲۰]. سیورود و استینیوس [۲۰] طی تحقیقی شاخص مقاومت به کشش فیلم نانوالیاف سلولز حاصل از خمیرکاغذ سولفیت کاملاً رنگبری‌شده نوئل را در دامنه ۱۲۹ تا

جدول ۲. مقاومت به کشش فیلم نانوالیاف سلولز تولیدی به روش خلاخشک حاصل از منابع لیگنوسلولزی مختلف

منبع	سیستم تولید	مقاطومت به کشش (MPa)	مادة لیگنوسلولزی مصرفی برای تولید فیلم نانوالیاف سلولز
در این تحقیق	میکروسیال کننده	۱۳۳-۱۶۶	خمیرکاغذ کرافت رنگبری‌نشده پوست کنف
در این تحقیق	میکروسیال کننده	۱۴۰-۱۸۰	خمیرکاغذ کرافت رنگبری‌نشده پوست کنف (هواخشک)
[۹]	ولی بیتر	۱۲۰	خمیرکاغذ کرافت رنگبری‌نشده سوزنی برگ
[۹]	ولی بیتر	۱۰۵	خمیرکاغذ کرافت رنگبری‌شده سوزنی برگ
[۲۰]	میکروسیال کننده	۱۰۴-۱۵۴	خمیرکاغذ سولفیت رنگبری سوزنی برگ
[۲۱]	میکروسیال کننده	۲۱۱	خمیرکاغذ سولفیت رنگبری سوزنی برگ
[۹]	ولی بیتر	۵۵	ترمو مکانیکی سوزنی برگ
[۲۲]	میکروسیال کننده	۱۲۹-۲۱۴	حل شونده سوزنی برگ
[۹]	ولی بیتر	۹۱	خمیرکاغذ کرافت رنگبری شده پهن برگ
[۲۳]	سوپر آسیاب	۷۷	خمیرکاغذ سودا رنگبری شده کاه برنج
[۲۴]	سوپر آسیاب	۱۱۰	خمیرکاغذ کرافت رنگبری شده با گاکاس

سوزنی برگ در محدوده ۱۰,۴-۱۳,۷ گیگاپاسکال گزارش شده است [۲۵]. سیورود و استینیوس نیز مدول کشسانی فیلم‌های نانوالیاف سلولز خلاخشک حاصل از خمیرکاغذ سولفیت نوئل کاملاً رنگبری شده را ۱۵,۷-۱۷,۵ گیگاپاسکال گزارش کردند [۲۰]. به نظر می‌رسد، تفاوت مقادیر به دست آمده در این تحقیق با نتایج دو تحقیق یادشده ناشی از تفاوت گونه و روش آماده‌سازی الیاف و نانوالیاف سلولز باشد.

شاخص سفتی کششی وابستگی مستقیمی با دانستیه دارد و از طریق شب منحنی مقاومت به کشش محاسبه می‌شود. به عبارت دیگر، در صورت مقاومت بیشتر به کشش، تحت مقدار کرنش ثابت، شب منحنی در ناحیه خطی افزایش خواهد داشت که نشان‌دهنده سفتی زیاد شبکه است. به نظر می‌رسد بیشتر بودن این ویژگی در فیلم‌های نانوالیاف سلولز خلاخشک در مقایسه با هواخشک مربوط به اختلاف دانستیه آن‌ها باشد.

شاخص جذب انرژی کششی نیز، که تابعی از حداقل نیروی لازم برای پارگی کاغذ تحت کشش است، ویژگی مهمی است که برای کنترل پارگی کاغذ همراه مقاومت به کشش ارزیابی می‌شود. این شاخص به درصد کرنش در ناحیه پارگی کاغذ وابسته است. بنابراین، همان‌طور که انتظار می‌رفت، شاخص جذب انرژی کششی فیلم‌های هواخشک، به دلیل درصد کرنش زیاد، بیشتر از فیلم‌های نانوالیاف سلولز خلاخشک (۵۱۹ در مقایسه با ۴۱۴ مگاژول بر کیلوگرم) و بیش از ۴۰۰ برابر کاغذهای ساخته شده در این تحقیق (۱ مگاژول بر کیلوگرم)، به نقل از رضایتی چرانی [۱۶]، به دست آمد.

بر اساس نتایج جدول ۱، مقایسه دانستیه فیلم‌های نانوالیاف سلولز هواخشک و خلاخشک نشان می‌دهد دانستیه فیلم‌های نانوالیاف سلولز هواخشک حدود ۱۳ درصد کمتر از خلاخشک است. این عامل می‌تواند ناشی از نبودِ مکش اولیه جهت خروج آب از فیلم نانوالیاف سلولز باشد که در حالت خلاخشک وجود دارد. همچنین درصد کرنش فیلم‌های نانوالیاف سلولز هواخشک در مقایسه با فیلم‌های نانوالیاف سلولز خلاخشک کمی بیشتر بود (۶ در مقایسه با ۴,۹) که به نظر می‌رسد ناشی از فرایند خشک‌کردن آن‌ها باشد. در این میان، همان‌طور که انتظار می‌رفت، درصد کرنش هر دو فیلم‌های نانوالیاف سلولز بیشتر از کاغذهای دست‌ساز (۲,۹۰) به دست آمد [۱۶].

بر اساس نتایج، در صورت تهیه فیلم‌های نانوالیاف سلولز هواخشک در مقایسه با شرایط خلاخشک می‌توان به شاخص‌های مقاومتی بهتری دست یافت. البته، مدول کشسانی و شاخص سفتی کششی فیلم‌های نانوالیاف سلولز خلاخشک بیشتر از هواخشک به دست آمد که دلیل احتمالی آن زیادتر بودن دانستیه فیلم‌های نانوالیاف سلولز خلاخشک و شرایط خشک‌کردن است. مدول کشسانی فیلم‌های نانوالیاف سلولز حاصل از خمیرکاغذ رنگبری نشده پوست کنف ۸۹۲-۹۹۰ گیگاپاسکال به دست آمد که حدود سه برابر مدول کشسانی کاغذهای تهیه شده از همان خمیرکاغذ (۳,۲۹ گیگاپاسکال)، به نقل از رضایتی چرانی، بود و این وضعیت می‌تواند ناشی از شبکه نانوساختاری مقاوم فیلم نانوالیاف سلولز در مقایسه با ساختار متخلخل کاغذ دست‌ساز باشد [۱۶]. این ویژگی برای نانوالیاف حاصل از خمیرکاغذ حل‌شونده کرافت

نتیجه‌گیری

در این پژوهش نانوالیاف سلولز از خمیرکاغذ کرافت پوست کنف تهیه و فیلم نانوالیاف سلولز هواخشک و خلأخشک ساخته شد. سپس ویژگی‌های کششی بررسی شد. بر اساس نتایج، قابلیت خمیرکاغذ رنگبری نشده پوست کنف برای تولید نانوالیاف سلولز با روش آماده‌سازی خمیرکاغذ به کاررفته از طریق میکروسیال‌کننده مناسب است؛ به طوری که از سوسپانسیون خمیرکاغذ با درصد خشکی ۵/۵ درصد نیز نانوسلولز تولید شد. دانسیته، شاخص سفتی کششی، و مدول کشسانی فیلم نانوالیاف سلولز خلأخشک بیشتر از هواخشک به دست آمد؛ ولی شاخص مقاومت به کشش، مقاومت کششی، درصد کرنش، و شاخص انرژی کششی فیلم نانوالیاف سلولز هواخشک بیشتر از خلأخشک بود.

تشکر و قدردانی

نویسنده‌گان کمال سپاسگزاری خود را از بخش شیمی‌کاغذ و میکروبیولوژی مرکز خمیر و کاغذ، اینوونتیا، و دانشگاه کی-تی-اچ سوئد، جهت حمایت تجهیزاتی، و ستاد ویژه فناوری نانو ریاست جمهوری، به جهت مشارکت در حمایت مالی، ابراز می‌دارند. به ویژه از پروفیسور تام لیندستروم^۱، دکتر علی نادری، خانم اوسا بلادمو^۲، و گامبرگ گlad نوردمارک^۳ به سبب مساعدت و راهنمایی علمی در مرکز تحقیقاتی خمیر و کاغذ سوئد تشکر و قدردانی می‌کنند.

-
1. Tom Lindström
 2. Åsa Blademo
 3. Gunborg Glad- Nordmark

References

- [1]. Faezipour, M., Hamzeh, Y., and Mirshokraii, S. A. (2000). Evaluation of kenaf as a raw material in paper manufacturing pulp. *Iranian Journal Natural Resource*, 53(3): 239-250.
- [2]. Hossain, M. D., Hanafi, M. M., Jol, H., and Hazandy, A. H. (2011). Growth, yield and fiber morphology of kenaf (*Hibiscus cannabinus L.*) grown on sandy bris soil as influenced by different levels of carbon. *African Journal of Biotechnology*, 10(50): 10087-10094.
- [3]. Bahtoee, A., Zargari, K., and Baniani, E. (2012). An Investigation on Fiber Production of Different Kenaf (*Hibiscus cannabinus L.*) Genotype. *World Applied Sciences Journal*, 16(1): 63-66.
- [4]. Shakhes, J., Dehghani-Firouzabadi, M. R., Rezayati-Charani, P., and Zeinaly, F. (2010). Evaluation of harvesting time effects and cultivars of Kenaf on papermaking. *BioResources*, 5(2): 1268-1280.
- [5]. Villar, J. C., Revilla, E., Gómez, N., Carbajo, J. M., and Simón, J. L. (2009). Improving the use of kenaf for kraft pulping by using mixtures of bast and core fibers. *Industrial crops and products*, 29: 301-307.
- [6]. Mossello, A. A., Harun, J. Tahir, P. M., Resalati, H., Ibrahim, R., Fallah Shamsi, S. R., and Mohmamed, A. Z. (2010). A Review of Literatures Related of Using Kenaf for Pulp Production (Beating, Fractionation, and Recycled Fiber). *Modern Applied Science*, 4(9): 21-29.
- [7]. Johansson, C., Bras, J., Mondragon, I., Nechita, P., Plackett, D., Šimon, P., Svetec, D. G., Virtanen, S., Baschetti, M. G., Breen, C., Clegg, F., and Aucejok, S. (2012). Renewable fibers and bio-based materials for packaging applications- a review of recent development. *BioResources*, 7(2): 2506-2552.
- [8]. Klemm, D., Kramer, F., Moritz, S., Lindström, T., Ankerfors, M., Gray, D., and Dorri, A. (2011). Nanocelluloses: A New Family of Nature-Based Material. *Angewandte Chemie International Edition*, 50: 5438-5466.
- [9]. Spence, K. L., Venditti, R. A., Habibi, Y., Rojas, O. J., and Pawlak, J. J. (2010). The effect of chemical composition on microfibrillar cellulose films from wood pulps: Mechanical processing and physical properties. *Bioresource Technology*, 101: 5961-5968.
- [10]. Spence, K. L., Venditti, R. A., Habibi, Y., Rojas, O. J., and Pawlak, J. J. (2010). Aspects of raw materials and processing conditions on the production and utilization of microfibrillated cellulose. In: International conference on nanotechnology for the forest products industry. Otaniemi, Espoo, Finland.
- [11]. Spence, K. L., Venditti, R. A., Rojas, O. J., Habibi, Y., and Pawlak, J. J. (2010). The effect of chemical composition on microfibrillar cellulose films from wood pulps: Water interactions and physical properties for packaging applications. *Cellulose*, 17: 835-848.
- [12]. Jonoobi, M., Harun, J., Shakeri, A., Misra, M., and Oksmand, K. (2009). Chemical composition, crystallinity, and thermal degradation of bleached and unbleached Kenaf bast (*Hibiscus cannabinus*) pulp and nanofibers. *BioResources*, 4(2): 626-639.
- [13]. Jonoobi, M., Harun, J., Tahir, P. M., Shakeri, A., SaifulAzry, S., and Davoodi Makinejad M. (2011). Physicochemical characterization of pulp and nanofibers from kenaf stem. *Materials Letters*, 65: 1098-1100.
- [14]. Stenstad, P., Andresen, M., Tanem, B. S., and Stenius, P. (2008). Chemical surface modifications of microfibrillated cellulose. *Cellulose*, 15: 35-45.

- [15]. Rezayati Charani, P., Dehghani-Firouzabadi, M., Afra, E., and Shakeri, A. (2013). Rheological characterization of high concentrated MFC gel from kenaf unbleached pulp. *Cellulose*, 20(2): 727-740.
- [16]. Rezayati Charani, P., Dehghani-Firouzabadi, M., Afra, E., Blademo, Å., Naderi, A., and Lindström, T. (2013). Production of microfibrillated cellulose from unbleached kraft pulp of Kenaf and *Scotch pine* and its effect on the properties of hardwood kraft: microfibrillated cellulose paper. *Cellulose*, 20(5): 2559-2567.
- [17]. Ankerfors, M. and Lindstrom, T. (2011). Method for providing a nanocellulose involving modifying cellulose fibers. US Patent Application Publication, 2011/0036522 A1. 2p.
- [18]. Pääkkö, M., Ankerfors, M., Kosonen, H., Nykänen, A., Ahola, S., Österberg, M., Ruokolainen, J., Laine, J., Larsson, P. T., Ikkala, O., and Lindström, T. (2007). Enzymatic hydrolysis combined with mechanical shearing and high-pressure homogenization for nanoscale cellulose fibrils and strong gels. *Biomacromolecules*, 8: 1934-1941.
- [19]. Siroć, I. and Plackett, D. (2010). Microfibrillated cellulose and new nanocomposite materials: a review. *Cellulose*, 17: 459-494.
- [20]. Syverud, K. and Stenius, P. (2009). Strength and barrier properties of MFC films. *Cellulose* 16: 75-85.
- [21]. Sehaqui, H., Liu, A., Zhou, Q., and Berglund, L. A. (2010). Fast Preparation Procedure for Large, Flat Cellulose and Cellulose/Inorganic Nanopaper Structures. *Biomacromolecules*, 11(9): 2195-2198.
- [22]. Henriksson, M., Henriksson, G., Berglund, L. A., and Lindström, T. (2007). An environmentally friendly method for enzyme-assisted preparation of microfibrillated cellulose (MFC) nanofibers. *European Polymer Journal*, 43: 3434-3441.
- [23]. Hassan, M. L., Mathew, A. P., Hassan, E. A., El-Wakil, N. A., and Oksman, K. (2012). Nanofibers from bagasse and rice straw: process optimization and properties. *Wood Science and Technology*, 46: 193-205.
- [24]. Hassan, E. A., Hassan, M. L., and Oksman, K. (2011). Improving bagasse pulp paper sheet properties with microfibrillated cellulose isolated from xylanase-treated bagasse. *Wood and fiber science*, 43(1): 76-82.
- [25]. Henriksson, M., Berglund, L. A., Isaksson, P., Lindström, T., and Nishino, T. (2008). Cellulose Nanopaper Structures of High Toughness. *Biomacromolecules*, 9: 1579-1585.