

مقایسه نفوذ پذیری، زاویه تماس و ویژگی‌های گرمایی نانو چندسازهای بر پایه کربوکسی متیل سلوولز دارای دو نوع نانورس و نانو ویسکر سلوولز

بابک قنبرزاده^{*}[†]، لیلا ابوالقاسمی فخری، جلال دهقان‌نیا

تبریز، دانشگاه تبریز، دانشکده کشاورزی، گروه علوم و صنایع غذایی

علی‌اکبر انتظامی

تبریز، دانشگاه تبریز، دانشکده شیمی، گروه شیمی پلیمر

چکیده: کربوکسی متیل سلوولز، پای ساکاریدی است که توانایی تشکیل فیلم‌های شفاف و به نسبت مقاوم را دارد. نانورس (مونت موریلوفیت) و نانوویسکر سلوولز دو نوع نانوپرکننده به ترتیب با اشکال هندسی ورقه‌ای و میله‌ای می‌باشند که اولی ماده ای تجدید ناپذیر و زیست تحیریب ناپذیر و دومی تجدید پذیر و زیست تحیریب پذیر است. در حال حاضر، نانو بلور سلوولز به صورت صنعتی تولید نمی‌شود و در این پژوهش این ماده از لیتر پنه تولید شد و نتیجه‌های آزمون میکروسکوپ نیروی اتمی (AFM) و میکروسکوپی عبوری (TEM) نشان داد که سوسپانسیون نانوویسکر سلوولز تولید شده، دارای ذره‌های میله‌ای شکل با طول میانگین 240 nm و قطر میانگین 13 nm است. در این پژوهش، فیلم‌های نانو چندسازهای کربوکسی متیل سلوولز (CMC) - پای ویسکر الکل (PVA)، دارای مقادارهای $3\text{--}10\%$ نانوپرکننده، با استفاده از روش قالب ریزی تولید شده و خواص فیزیکی فیلم‌های تولید شده مورد مقایسه قرار گرفتند. نانو چندسازهای ریزی دارای 10% نانوویسکر سلوولز، 21% کاهش در نفوذ پذیری نسبت به بخار آب (WVP) در فیلم شاهد (بدون نانوپرکننده) را نشان دادند. نمونه‌های دارای 7% نانوویسکر سلوولز کمترین آب دوستی سطحی (با زاویه تماس اولیه برابر با 59.3° درجه) نشان دادند. از سوی دیگر نانو چندسازهای دارای 10% مونت موریلوفیت، 29.06% کاهش در نفوذ پذیری نسبت به بخار آب (WVP) را نسبت به فیلم شاهد نشان دادند. کمترین ویژگی آب دوستی سطحی در فیلم‌های دارای 10% مونت موریلوفیت با زاویه تماس اولیه برابر با 65.1° درجه دیده شد. اختلاف معنی دار در WVP و آب دوستی سطحی بین دو نوع فیلم نانو چندسازه فقط به ترتیب در مقادار $3\text{--}10\%$ نانوذرره در سطح احتمال ($P < 0.05$) توسط آزمون دانکن دیده شد. نتیجه‌های کالریمتري رویشی دیفرانسیلی (DSC) نیز افزایش دمای انتقال شیشه‌ای (T_g) هر دو نوع فیلم نانو چندسازه را در مقایسه با فیلم بدون پرکننده نشان داد و در مقادارهای بیشتر نانوذرره تغییر انتقال شیشه‌ای قابل دیدن نبود و هر دو نوع نانوذرره موجب کاهش دمای ذوب فیلم‌ها شدند.

واژه‌های کلیدی: فیلم آلیاژی CMC-PVA، نانورس، نانوویسکر سلوولز، آب دوستی سطحی، نفوذ پذیری، خواص گرمایی.

KEY WORDS: CMC-PVA blend film, Montmorillonite, Cellulose nanowhiskers, Surface hydrophilicity, Permeability, Thermal properties.

+E-mail: Ghanbarzadeh@tabrizu.ac.ir , Babakg1359@yahoo.com

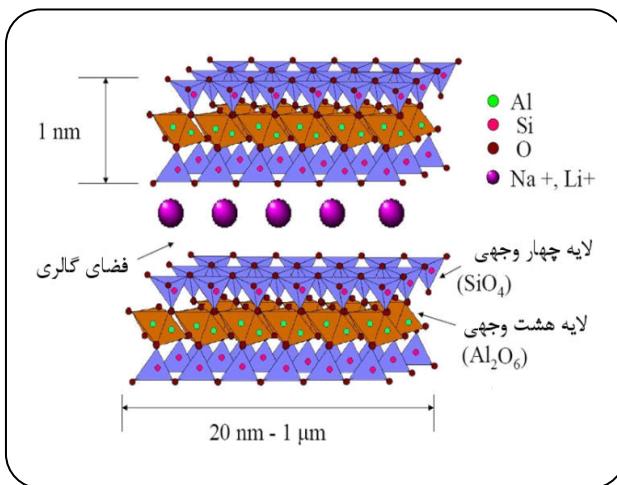
*عهده دار مکاتبات

مقدمه

با پیشرفت در زمینه‌ی نانوفناوری، مطالعه در مورد نانو چندسازه‌ای پلیمری سهم بزرگی از مطالعه‌ها را در زمینه‌ی بهبود خواص فیلم‌های پلیمری، به خود اختصاص داده است. نانو چندسازه‌ها شامل بستر پلیمری و پرکننده‌های آلی و غیرآلی با شکل‌های گوناگون صفحه‌ای، لوله‌ای و کروی هستند که این پرکننده‌ها حداقل در یکی از اندازه‌ها دارای اندازه نانومتر هستند. به طور کلی، نانو چندسازه‌ها به یکی از چهار روش اختلاط به حالت محلول، پلیمریزاسیون در محل، اختلاط به حالت مذاب و اختلاط به حالت جامد تولید می‌شوند [۱-۳]. در اختلاط نانوذره و پلیمر، بسته به میزان سازگاری بین این دو ماده سه حالت ممکن است پیش آید: ۱- باقی ماندن دو فاز به صورت جدا از هم و عدم اختلاط آن‌ها^(۱)، ۲- توزیع به صورت مجتمع^(۲) و ۳- توزیع به صورت ورقه‌ای^(۳) (لایه لایه)^(۴). از ویژگی‌های مهم پرکننده‌ها که در کارایی آنها مؤثرند، می‌توان به موارد زیر اشاره کرد [۵]:

- عوامل هندسی مانند: شکل، اندازه و نسبت اندازه‌ها^(۵)؛
- ویژگی‌های مکانیکی مانند: استحکام مکانیکی، مدول و انعطاف‌پذیری؛

سیلیکات‌های لایه‌ای موادی مناسب برای تولید نانو چندسازه‌ها به شمار می‌آیند. دلیل این امر به خواص عناصر لایه‌ای تشکیل دهنده‌ی آن‌ها مربوط می‌شود که دارای استحکام و سفتی سطحی زیاد و نسبت اندازه‌ها بالا هستند ($50 > \text{نسبت اندازه}$) [۱]. مونت موریلونیت (MMT)، از مهم‌ترین سیلیکات‌های لایه‌ای است که در ترکیب با مواد پلیمری برای تولید نانو چندسازه‌ها مورد استفاده قرار می‌گیرد [۶]. در سال‌های اخیر، مطالعاتی چند روی ویژگی‌های نانو چندسازه‌ای بر پایه‌ی پلیمرهای زیستی زیست تخریب‌پذیر دارای نانورس، در بسترها پلیمری ناشسته [۷-۱۰]، آلیاژ نشاسته - پلی استر [۱۱]، نشاسته استات [۱۲]، سلولز استات [۱۳-۱۵]، سلولز دی استات [۱۶] و کیتوزان [۱۷، ۱۸] انجام شده است. نتیجه‌های این مطالعه‌ها نشان داده است که این چندسازه‌های پلیمری، اغلب بهبود مشخصی را در ویژگی‌های مکانیکی، بازدارندگی، گرمایی و فیزیکی - شیمیایی در مقایسه با پلیمرهای خالص، حتی در مقدارهای بسیار کم پرکننده، نشان می‌دهند. مونت موریلونیت،



شکل ۱- ساختمان اتمی مونت موریلونیت.

رس معنی است که ساختار بلوری و لایه‌ای، شامل ورقه‌های سیلیکات انباسته شده روی هم با نسبت اندازه‌های بالا دارد. شبکه‌ی بلوری MMT شامل ورقه‌هایی با ضخامت ۱ nm است که در آن یک لایه‌ی هشت وجهی آلومنیوم هیدروکسید (آلومینا) مرکزی بین دو لایه‌ی چهاروجهی سیلیکاتی در دامنه ۱۰-۱۰۰۰ nm^(۱) به طور معمول قطر صفحه‌های سیلیکاتی در دامنه ۱۰-۱۰۰۰ nm می‌باشد. ورقه‌ها با ایجاد پیوندهای واندروالسی به طور موازی با یکدیگر در یک ساختار توده‌ای سازماندهی شده‌اند. فضای بین ورقه‌های سیلیکاتی، گالری نامیده می‌شود و در مورد مونت موریلونیت به تقریب ۱ nm^(۲) است (شکل ۱) [۲-۲۱]. اهمیت خاصیت زیست‌تخربی‌پذیری، باعث توجه به استفاده از مواد طبیعی به عنوان پرکننده در نانو چندسازه‌ها شده است. فیبرهای سلولزی به دست آمده از منابع گیاهی و حیوانی و نیز فراورده‌های فرعی کشاورزی، موادی تجدیدپذیرند که به فراوانی وجود دارند و به آسانی و با هزینه کم قابل دسترسی می‌باشند [۲۲-۲۵]. به علت نسبت اندازه (قطر / طول) بالای نانوفیبرهای دارای شکل میله‌ای، آزمایش‌ها و مطالعه‌ها بر روی ویژگی‌های گوناگون نانوفیبرها و استفاده از آن‌ها در تولید نانو چندسازه‌های پلیمری متوجه شده‌اند [۵]. زنجیرهای سلولزی، طی سنتز زیستی در میکروفیبریل‌ها سازمان یافته‌اند [۲۶]. میکروفیبریل‌ها خود از فیبریل‌های پایه^(۶) تشکیل شده‌اند.

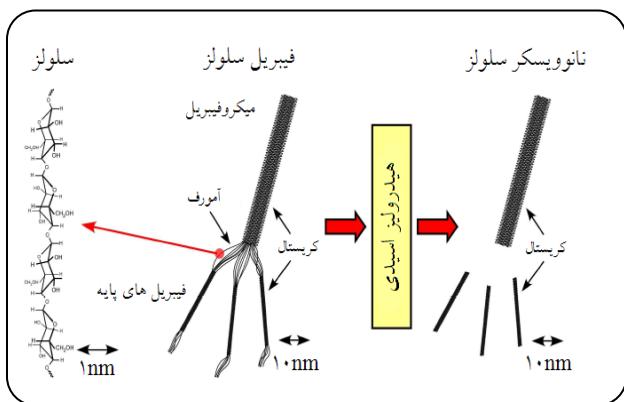
(۱) Tactoid

(۲) Intercalation

(۳) Exfoliation

(۴) Aspect ratio

(۵) Elementary Microfibril



شکل ۱- تولید نانوویسکر سلولز از هیدرولیز اسیدی فیبریل سلولزی.

آلیاژی کربوکسی متیل سلولز (CMC) - پلی وینیل الکل (PVA) مورد بررسی قرار گرفته است. توانایی تشکیل فیلم‌های مقاوم، شفاف، پیوسته و یکنواخت، فراوانی و در دسترس بودن منابع و قیمت مناسب CMC، از برتری‌های استفاده از این پلیمر زیستی در تولید فیلم می‌باشد [۲۸]. به منظور افزایش انعطاف پذیری و کاهش شکنندگی فیلم‌های CMC از نرم کننده‌ها در تولید آن‌ها استفاده می‌شود. در این پژوهش از گلیسرول به عنوان نرم کننده استفاده شده است. پلی وینیل الکل (PVA)، رایج‌ترین پلیمر سنتزی محلول در آب است که از پلیمریزاسیون مونومر وینیل استات به پلی وینیل استات و سپس هیدرولیز آن به پلی وینیل الکل، تولید می‌شود. ماهیت قطبی و قابلیت اتحال در آب، غیر سالم بودن، استحکام کششی بالا و ویژگی‌های چسبندگی مطلوب، این ترکیب را برای استفاده در چندسازه‌های دارای پلیمرهای طبیعی مناسب می‌کند [۲۳، ۳۱، ۳۹].

بخش تجربی

مواد

CMC با وزن مولکولی متوسط ۴۱۰۰۰ از شرکت کاراگام پارسیان، PVA با وزن مولکولی متوسط ۱۴۵۰۰۰ از شرکت پویان، گلیسرول و نیتریت کلسیم از شرکت مرک خردباری شد. سدیم مونت موریلوفیت Na^+ (Cloisite[®]) با ظرفیت تغییر بار (CEC) برابر با (نانورس g/100 mequiv.) ۹۲,۶ از شرکت Nanocore آلمان خردباری شد. از الیاف پنبه به منظور تولید نانوویسکر سلولز استفاده شد. برای اندازه‌گیری نفوذ پذیری نسبت به بخار آب فیلم‌ها، پتاسیم سولفات و کلسیم سولفات و به منظور هیدرولیز اسیدی

(۱) Cellulose nanowhiskers

در حقیقت زنجیرهای سلولزی مجاور هم، از روش پیوندهای هیدروژنی اجتماع یافته و فیبریل‌های پایه را تشکیل داده‌اند. فیبریل‌های پایه منفرد، شامل دو بخش بلوری و بی‌شکل هستند [۲۷، ۲۸]. به بلورهای پایه که دارای ساختار سوزنی هستند و از هیدرولیز اسیدی ناجیهای بی‌شکل و حذف لیگنین و همی سلولز ماده اولیه‌ی سلولزی (مانند چوب، لیتنتر پنبه و غیره) به دست می‌آیند، ویسکر اطلاق می‌شود و بلورهای سلولزی ایزوله شده، نانوویسکرهای سلولز (CNWs) نامیده می‌شوند (شکل ۲) [۲۸]. تولید نانو چندسازه‌های سلولزی، توسط گروهی از پژوهشگران در سال ۱۹۹۴ میلادی آغاز شد [۲۴] و در سال ۱۹۹۵ میلادی Favier و همکاران با استفاده از نانوذره‌های سلولز در کوپلیمر بوتیل آکریلات - استایرن، تقویت چشمگیری را در این پلیمر دیدند [۲۹]. مقاومت کششی و مدول یانگ نانوویسکر سلولز به ترتیب حدود ۱۰۰۰ MPa و ۱۵۰ GPa ۱۰۰۰ گزارش شده است [۲۶، ۳۰]. از سوی دیگر سلولز پایداری شیمیایی و گرمایی بالای دارد و تا دمای 200°C در برابر گرما پایدار است [۲۶]. بدین ترتیب نانوویسکر سلولز با ویژگی‌های مکانیکی و گرمایی دلخواه می‌تواند به عنوان پرکننده در تولید نانو چندسازه‌ها مورد استفاده قرار گیرد. در پی این مسئله، در سال‌های اخیر، مطالعاتی چند، بر روی خواص چندسازه‌های دارای نانوبلور سلولز، در بسترها پلیمری زیست تخریب‌پذیر گوناگون از جمله فیلم آلیاژی پلی‌لاکتیک اسید - پلی وینیل الکل (PLA-PVA) [۳۱]، پلی‌کاپرولاتون (PCL) [۳۲]، پلی هیدروکسی بوتیرات والرات (PHBV) [۳۳]، ناشاسته [۳۴]، سلولز استات بوتیرات [۳۵] و گزیلان [۳۶، ۳۷] به وسیله‌ی پژوهشگران انجام گرفته است. تئیجه‌های این مطالعه‌ها نشان داده است که این چندسازه‌های پلیمری پرشده با نانوذره‌های سلولزی، اغلب بهبود مشخصی را در ویژگی‌های مکانیکی، بازدارندگی، گرمایی و فیزیک - شیمیایی در مقایسه با پلیمرهای خالص، نشان می‌دهند. افزون بر ویژگی‌های مکانیکی و گرمایی دلخواه، نانوذره‌های سلولزی با داشتن دانسیته کمتر و زیست تخریب‌پذیری در مقایسه با نانورس افزون بر کاهش وزن شبکه، زیست تخریب‌پذیری بیشتر برای چندسازه را در مقایسه با نانورس به همراه خواهند داشت [۲۲].

در این پژوهش برای نخستین بار (بر اساس دانسته‌های ما) تأثیر نانورس و نانوویسکر سلولز به ترتیب به عنوان نانوپرکننده غیرآلی و آلی بر روی ویژگی‌های فیلم زیست تخریب‌پذیر و

۲۰ دقیقه ادامه یافت. این محلول تا دمای اتاق خنک شده و برای خروج جباب‌های هوا به آرامی هم زده شد و به مدت ۱۰ دقیقه تحت تیمار با امواج اولتراسونیک قرار گرفت. در ادامه، محلول تشکیل دهندهٔ فیلم داخل بشقابک شیشه‌ای ریخته شده و در 55°C به مدت ۱۸ ساعت خشک شد و فیلم‌های خشک شده از سطح آن جداسازی شدند. با توجه به سطح ثابت بشقابک شیشه‌ای، حجمی از محلول فیلم‌ها با مادهٔ خشک برابر محاسبه شده و داخل بشقابک ریخته شد تا سرانجام، ضخامت فیلم‌ها به تقریب یکنواخت بوده و تأثیر ضخامت بر روی خواص فیلم‌ها حذف شود.

اندازه‌گیری ضخامت فیلم

برای تعیین ضخامت فیلم‌ها از میکرومتر Alton (ساخت چین) با دقت 0.01 mm استفاده شد. اندازه‌گیری در ۵ نقطهٔ گوناگون فیلم انجام گرفت و سپس از آن‌ها میانگین گرفته شد.

تعیین اندازهٔ ویسکرهای سلوولزی تولید شده

به منظور تعیین اندازهٔ ذره‌های نانوویسکرهای سلوولزی، از میکروسکوپ الکترونی عبوری (TEM) و میکروسکوپ نیروی اتمی (AFM) استفاده شد.

برای TEM دستگاه مدل Leo 906 با ولتاژ شتاب دهندهٔ 80 kV تا 100 kV مورد استفاده قرار گرفت. سوسپانسیونی از نانوویسکرهای سلوولزی با غلظت ۷٪ به منظور دستیابی به بلورهای منفرد سلوولز، به مدت ۲۰ دقیقه و در دو مرحلهٔ ۱۰ دقیقه‌ای همگن شده و از تیمار فرماحتی به مدت ۱۰ دقیقه و طی دو مرحلهٔ ۵ دقیقه‌ای استفاده شد. سوسپانسیون تیمار شده بر روی صفحه مسی پخش شده و تصویر TEM به دست آمده از نانوویسکرها با بزرگنمایی $27000\times$ به دست آمد.

برای انجام آزمون AFM از دستگاه میکروسکوپ میله سنجش پویشی (SPM) مدل Dualscope/ Rasterscope C26, DME (SPM) (ساخت کشور دانمارک) استفاده شد. برای ثبت تصویرها از میله سنجش STM با پایه‌ی مستطیلی شکل (Mikromasch CSC12) (و با نوک مخروطی با پوشش پلاتین با ثابت نیروی $1/5\text{ N/m}$ - $1/5\text{ N/m}$) استفاده شد.

اندازه‌گیری انتقال بخارآب

برای اندازه‌گیری انتقال بخارآب از روش (1995) ASTM E96 [۴۴] استفاده شد. برای این کار از ظرف شیشه‌ای ویژه‌ای با قطر 2 cm

(۱) Treatment

و افزایش خلوص و حذف ناخالصی‌های الیاف پنبه به ترتیب سولفوریک اسید ۹۶٪ و سدیم هیدروکسید از همین شرکت خریداری شد.

تیمه‌ی سوسپانسیون نانوویسکرهای سلوولز

سوسپانسیون کلوبیدی ویسکرهای سلوولز با استفاده از تلفیقی از روش‌های گزارش شده در منابع [۴۰-۴۳] تهیه شد. از لیتر پنبه به عنوان ماده اولیه برای تولید سوسپانسیون نانوویسکر سلوولز استفاده شد. پس از همزندن لیتر با محلول NaOH (۲٪ وزنی) به مدت ۱۲ ساعت در دمای اتاق، هیدرولیز اسیدی الیاف با همزنی مخلوط اسید و الیاف در دمای 45°C با محلول H_2SO_4 (W/W ۶۴٪ (پیش گرم شده) به مدت ۹۰ دقیقه انجام گرفت.

جداسازی محلول اسیدی از سلوولز طی دو مرحله سانتریفیوژ و دیالیز انجام گرفت. عمل سانتریفیوژ تا رسیدن pH سوسپانسیون به بالای ۵ تکرار شد. خروج اسید باقی مانده از سوسپانسیون از روش تبادل یونی با استفاده از لوله‌های دیالیز غشا سلوولزی (Membra-cel) (سیگما) تکمیل شد. سوسپانسیون خنثای به دست آمده از دیالیز، به صورت مکانیکی توسط همگنساز Ultra-Turrax T25 (ساخت کشور آلمان) برش شد و تحت تیمار^(۱) اولتراسونیک با استفاده از اولتراسونیفایر (USD 4R, ژاپن) قرار گرفت و در یخچال نگهداری شد. برای تعیین مقدار نانوویسکرها در سوسپانسیون به دست آمده از روش وزن کردن سوسپانسیون قبل و بعد از خشک کردن استفاده شد.

تیمه‌ی فیلم

۳/۵ گرم CMC در 200 mL آب حل شد و همراه با همزندن به مدت ۴۵ دقیقه در دمای 90°C گرما داده شد. PVA به میزان ۱۰٪ وزنی/ وزنی در 50 mL CMC در 50 mL آب به صورت جداگانه در 90°C به مدت ۴۰ دقیقه گرما داده شد. درصدهای گوناگون $0, 2, 5, 7, 10$ ٪ نانورس و نانوویسکر سلوولز (وزنی/ وزنی) در 100 mL CMC آب مقطر پخش شده و به مدت ۱۰ دقیقه تحت تیمار با امواج اولتراسونیک قرار گرفتند. محلول CMC و سوسپانسیون نانوذره با همدیگر مخلوط شده و در 65°C به مدت ۱۵ دقیقه برای محلول دارای نانوویسکر سلوولز همراه با همزندن نگهداری شد. سپس محلول دارای نانورس و همزندن به مدت ۳۰ دقیقه برای محلول دارای نانوویسکر سلوولز و همزندن به مدت ۶۰ دقیقه برای محلول دارای نانوویسکر سلوولز در دمای 65°C ادامه یافت. $1/4\text{ mL}$ گلیسرول (۴۰ میلی لیتر به ازای ۱۰۰ گرم CMC) به محلول اضافه شده و همزندن در دمای 65°C به مدت ۲۰ دقیقه برای انتقال بخارآب از روش (Scanning probe microscopy) (2)

۶۰ ثانیه عکس گرفته شد. سپس برای محاسبه‌ی زاویه‌ی تماس آب با سطح فیلم‌ها از نرم افزار Adobe Acrobat 9 Professional استفاده شد. محاسبه‌ی زاویه بین خط مماس بر قطره در نقطه‌ی تماس و خط رسم شده در راستای سطح فیلم، زاویه‌ی تماس را نشان می‌دهد. زاویه‌ی تماس فیلم‌ها با آب مقاطر، در هر دو طرف قطره اندازه‌گیری شده و میانگین مقدارهای به دست آمده در مورد هر قطره محاسبه شد. این آزمون در کدام از فیلم‌ها سه بار تکرار شد.

اندازه‌گیری خواص گرمایی

به منظور اندازه‌گیری خواص گرمایی از دستگاه کالریمتری رویشی دیفرانسیلی^(۶) (DSC) (مدل F3 Netzsch DSC 200) ساخت آلمان) استفاده شد. واسنجی دستگاه توسط ایندیم و نقره صورت گرفت. ظرف آلومنیومی خالی به عنوان مرجع و اتمسفر نیتروژن به عنوان محیط خنثی و نیتروژن مایع به عنوان خنک کننده مورد استفاده قرار گرفت. نمونه‌هایی با وزن تقریبی mg ۵/۶ ± ۷/۱ مورد استفاده قرار گرفت. با سرعت ۱۰ °C/min اسکن شدند. سیکل گرمایی مورد استفاده برای هر نمونه به صورت زیر بود: مرحله اول گرمادهی در گستره دمایی ۳۰ °C تا ۳۰۰ °C تحت جریان ثابت اتمسفر نیتروژن، نگهداری در دمای ۳۰۰ °C به مدت ۱ دقیقه در شرایط همدماء، خنک سازی سریع تا دمای ۳۰ °C و نگه داری در این دما به مدت ۱ دقیقه در شرایط همدماء، گرمادهی مرحله دوم تا دمای ۳۰۰ °C از روی منحنی‌های دمایی مرحله دوم گرمادهی، دمای ۳۰۰ °C از روی منحنی‌های دمایی مرحله دوم گرمادهی، دمای ۳۰۰ °C و دمای انتقال شیشه‌ای (T_g) تعیین شد. T_g به عنوان نقطه‌ی میانه بین شروع و پایان تغییر منحنی در جریان گرمایی در نظر گرفته شد.

اندازه‌گیری رطوبت فیلم‌ها

برای اندازه‌گیری میزان رطوبت، ابتدا نمونه‌های فیلم در دسیکاتور دارای کلسیم نیتریت (دمای ۲۳±۲ °C و RH=۵۵%) به مدت ۲۴ ساعت مرطوب شدند. ۲ گرم از هر کدام از نمونه‌های فیلم در آون ۱۰۵ °C تا رساندن به وزن ثابت خشک شد. میزان رطوبت از این معادله محاسبه می‌شود:

$$\frac{W_o - W_f}{W_o} \times 100 = \text{میزان رطوبت \%} \quad (۲)$$

(۱) Water vapor transmission rat

(۲) Water vapor permeance

(۳) Water vapor permeability

و ارتفاع ۴/۵ cm استفاده شد. در دریوش این ظروف شیشه‌ای سوراخی به قطر mm ۸ قرار دارد که قطعه‌ای از فیلم مورد آزمون در این قسمت قرار می‌گیرد. ۳ گرم کلسیم سولفات در داخل ظروف شیشه‌ای قرار داده شد. قطعه‌ای از فیلم بریده شده و در دریوش ظرف شیشه‌ای قرار گرفته و بر روی ظرف شیشه‌ای بسته شد. ظروف شیشه‌ای با تمام محتوا وزن شده و درون دسیکاتوری دارای محلول اشباع دارای پتانسیم سولفات قرار گرفتند. برای اطمینان از حفظ حالت اشباع، اجازه داده شد که مقداری رسوب پتانسیم سولفات در کف دسیکاتور ایجاد شود. پتانسیم سولفات اشباع در دمای ۲۵ °C، رطوبت نسبی ۹۷٪ ایجاد می‌کند. دسیکاتور در درون انکوباتور ۲۵±۱ °C قرار گرفت و به مدت چهار روز هر چند ساعت یکبار تا رسیدن به وزن ثابت، وزن ظروف شیشه‌ای اندازه‌گیری شد. مقدار بخارآب انتقال یافته از فیلم، از روی افزایش وزن ظروف شیشه‌ای تعیین شد. منحنی افزایش وزن ظروف شیشه‌ای با گذشت زمان رسم شد و پس از محاسبه‌ی برازش خطی، شبی خط به دست آمده محاسبه شد. از تقسیم کردن شبی خط مربوط به هر ظرف شیشه‌ای به کل سطح فیلم که در معرض انتقال بخار آب قرار داشت، آهنگ انتقال بخار آب (WVTR) به دست آمد. از تقسیم WVTR به اختلاف فشار بخار در دو طرف فیلم، WVPN^(۴) به دست آمد. از حاصل ضرب WVPN و ضخامت فیلم نیز نفوذپذیری به بخار آب (WVP)^(۵) به دست آمد.

$$WVP = \frac{WVTR}{P(R_1 - R_2)} \cdot X \quad (1)$$

که در آن X: ضخامت فیلم (m)، P: فشار بخار آب خالص در ۲۵ °C (۳۱۶۹ Pa)، R_۱: رطوبت نسبی در دسیکاتور (۹۷٪)، R_۲: رطوبت نسبی در داخل ویال (۰٪) است. این آزمون در مورد هر کدام از نمونه‌ها سه بار تکرار شد.

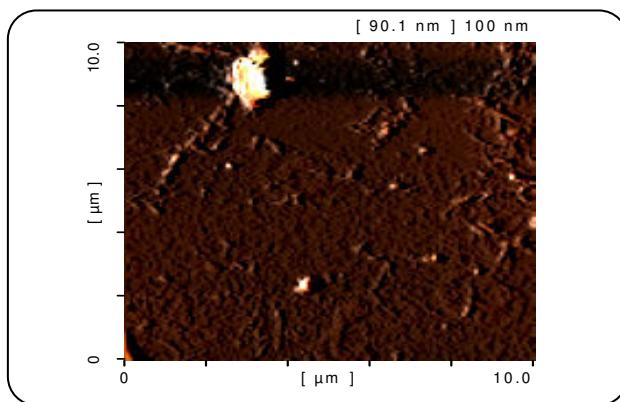
اندازه‌گیری زاویه‌ی تماس

برای اندازه‌گیری زاویه‌ی تماس از روش قطره‌ی چسبنده^(۶) که یک روش رایج در تعیین ویژگی ترشوندگی سطوح جامد می‌باشد استفاده شد. ۵ میکرومتر آب مقطر به صورت یک قطره بر روی سطح نمونه‌ها قرار داده شد. توسط دوربین Canon MV50 با زوم ۶ برابر، از زاویه‌ی تماس قطره با فیلم، در زمان اولیه و پس از گذشت

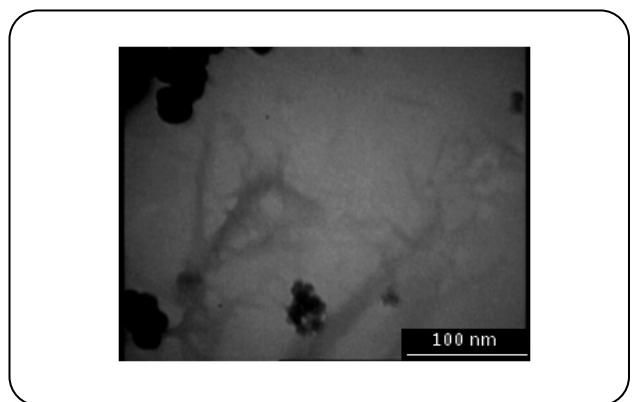
(۴) Sessile drop

(۵) Zoom

(۶) Differential Scanning Calorimetry (DSC)



شکل ۴- تصویر توپوگرافی نانوویسکرهای سلولز به دست آمده از هیدرولیز اسیدی لیتر پنبه.



شکل ۳- تصویر TEM نانوویسکرهای سلولز به دست آمده از هیدرولیز اسیدی لیتر پنبه.

نفوذپذیری نسبت به بخار آب (WVP)

انتقال بخار آب از فیلم‌های آب‌دوست، به دو عامل حلالیت و انتشارپذیری^(۱) مولکول‌های آب در بستر فیلم بستگی دارد [۴۵، ۴۶]. نتیجه‌های جدول ۱ نشان دهنده آن است که افزودن هر دو نوع نانوذره منجر به کاهش معنی‌داری در ویژگی نفوذ پذیری نسبت به بخار آب فیلم آلیاژی CMC-PVA شده است و با افزایش میزان نانوذره، WVP فیلم‌ها کاهش نشان داده است. اثر نانوذره‌ها در کاهش WVP فیلم CMC-PVA را می‌توان به ایجاد مسیرهای زیگزاگی و پر پیچ و خم در برابر نفوذ مولکول‌های بخار آب و در نتیجه کاهش ضریب انتشار و یا کاهش ضریب حلالیت مولکول‌های آب در بستر مربوط دانست. کاهش در میزان نفوذ پذیری در اثر افزودن نانوذره‌های سلولزی به تشکیل ساختار شبکه‌ای سلولزی و همچنین بین ذره‌های این نانوپرکننده و زنجیرهای CMC و PVA می‌توان نسبت داد. تشکیل چنین شبکه‌ای از پرکننده‌های میله‌ای شکل پلی ساکاریدی، توسط Angles Dofresne و [۴۷] نیز گزارش شده است. طبق نتیجه‌های به دست آمده (جدول ۱)، فیلم‌های نانو چندسازه دارای دو نوع نانوذره، در درصدهای بالای نانوذره‌ها، اختلاف معنی‌داری را در مقادارهای یکسان نانوذره افزوده شده، نشان ندادند. این اختلاف فقط در میزان ۳٪ نانوذره معنی‌دار می‌باشد. انتظار این بود که به علت وجود ساختار صفحه‌ای و نسبت بعد بالاتر در نانو رس نسبت به نانو ویسکر سلولز و در نتیجه ایجاد ضریب انتشار کمتر، نفوذ پذیری کمتری را در نانو چندسازه‌های دارای نانو رس دیده شود.

(۱) Diffusivity

W_f : وزن اولیه قبل از خشک کردن، W_d : وزن نمونه پس از خشک کردن.

این آزمون در مورد هر کدام از نمونه‌ها سه بار تکرار شد.

تحلیل آماری

همه‌ی آزمون‌ها در سه تکرار در قالب طرح به طور کامل تصادفی انجام شدند. تحلیل و ارزیابی (ANOVA) با استفاده از مدل خطی (G.L.M) نرم افزار آماری SPSS 11.5 در سطح احتمال ۵٪ ($P < 0.05$) و آزمون چند دامنه‌ای دانکن برای تأیید وجود اختلاف بین میانگین‌ها انجام گرفت.

نتیجه‌ها و بحث

تعیین اندازه ویسکرهای سلولزی تولید شده

نانوویسکرهای سلولزی به صورت دسته‌هایی از رشتهداری با میانگین قطر برابر با ۱۳ nm در تصویر TEM دیده شدند (شکل ۳).

تصویر توپوگرافی حاصل از (AFM) برای سوسپانسیون رقیق نانوویسکرهای سلولزی حاصل از لیتر پنبه، نشان دهنده نانوویسکرهای تجمع یافته و مجزا (منفرد) است (شکل ۴). با استفاده از این تصویر ذره‌ها با شکل میله‌ای با قطری در دامنه‌ی ۱۰-۱۶ nm و طولی در دامنه‌ی ۱۰۰-۳۸۰ nm دیده شدند. بدین ترتیب مقادارهای میانگین طول (L)، قطر (D) و نسبت اندازه‌ها (L/D) برای این نانوذره‌ها به ترتیب حدود ۲۴۰ nm و ۱۳ nm و ۱۸/۴۶ به دست آمد.

ولی به نظر می‌رسد که به علت آب‌دوستی کمتر نانو ویسکر سلولز نسبت به نانو رس اصلاح نشده (آزمون جذب رطوبت این موضوع را تأیید می‌کند) و در نتیجه ایجاد ضربه حلالیت کمتر در فیلم‌های دارای آن، به طورکلی WVP این دو نانو چندسازه به هم نزدیک بوده و اختلاف معنی داری دیده نمی‌شود.

آزمون زاویه تماس

نانورس و نانو ویسکر سلولز با وجود این که موادی به نسبت آب‌دوست هستند، ولی از آب‌دوستی کمتری در مقایسه با CMC و PVA برخوردارند. همان‌گونه که نتیجه‌ها نشان می‌دهد (جدول ۲) اختلاف معنی‌داری بین زاویه‌ی تماس اولیه‌ی فیلم‌های دارای مقدارهای یکسان نانوذره (غیر از مقدار ۱۰٪ نانوذره) دیده نمی‌شود. از سوی دیگر در مقدارهای بیشتر (۷ و ۱۰٪ نانوپرکننده)، اختلاف معنی‌داری ($P < 0.05$) در درصد کاهش زاویه‌ی تماس بین دو نوع نانو چندسازه (CMC-PVA-CNWs و CMC-PVA-MMT) وجود دارد. با وجود اینکه نانوذره‌های سلولزی ساختار بلوری و آب‌دوستی کمتری در مقایسه با نانورس دارند (این با استفاده از آزمون جذب رطوبت نانوذره‌ها در شرایط یکسان تأیید شد که داده‌ها در اینجا آورده نشده‌اند)، در مقدارهای بالای پرکننده، کاهش زاویه‌ی تماس فیلم‌های دارای نانوذره‌های سلولزی در مقایسه با انواع دارای نانورس بیشتر است. این نتیجه‌ها بدان معنی است که ویژگی آب‌دوستی سطحی فیلم‌های دارای نانورس در این مقدارهای نانوپرکننده، کمتر از فیلم‌های نانوویسکر سلولز است. شاید بتوان دلیل این مطلب را به ساختار ورقه‌ای و نسبت اندازه‌های بالای نانورس نسبت داد که بخش بیشتری از سطح فیلم را می‌پوشاند.

ویژگی‌های گرمایی

ویژگی‌های گرمایی نانو چندسازه‌های دارای دو نوع نانوذره گوناگون در جدول ۳ نشان داده است. در بیشتر منحنی‌های DSC تغییرهای مرتبه دوم (انتقال شیشه‌ای) قابل دیدن نبود. به نظر می‌رسد حساسیت DSC برای ثبت تغییرهای ظرفیت گرمایی انتقال شیشه‌ای در پلی ساکاریدها پایین است. چنانچه دیده می‌شود، دمای انتقال شیشه‌ای (T_g) فیلم‌ها با افزودن هر دو نوع نانوذره به طور جزئی افزایش یافت و T_g فیلم دارای ۳٪ نانوویسکر سلولز به طور جزئی بیشتر از مقدار آن برای فیلم دارای ۳٪ نانورس است. دلیل اصلی افزایش دمای انتقال شیشه‌ای

جدول ۱- مقایسه ویژگی WVP نانو چندسازه‌های دارای نانورس و نانوویسکر سلولز.

میزان نانوذره (%)	($\times 10^{-1}$ g/m.s.Pa) WVP
نمونه شاهد	$1,17 \pm 0,03^a$
۳ MMT	$1,05 \pm 0,03^c$
۵	$0,94 \pm 0,02^d$
۷	$0,83 \pm 0,02^f$
۱۰	$0,83 \pm 0,03^f$
۳ CNW	$1,10 \pm 0,03^b$
۵	$0,91 \pm 0,04^{d,e}$
۷	$0,86 \pm 0,02^{e,f}$
۱۰	$0,84 \pm 0,02^f$

حروف غیر مشابه نشان دهنده وجود اختلاف در سطح ۵٪ در آزمون دانکن است.

جدول ۲- مقایسه زاویه تماس نانو چندسازه‌های دارای نانورس و نانوویسکر سلولز.

میزان نانوذره (%)	ویژگی
زاویه تماس اولیه (درجه) (%)	کاهش زاویه پس از ۶۰ ثانیه (%)
CMC-PVA	$49,0 \pm 0,83^{e,f}$
۳ MMT	$49,3 \pm 0,94^{d,e,f}$
۵	$51,8 \pm 0,09^d$
۷	$60,4 \pm 1,34^b$
۱۰	$65,1 \pm 1,23^a$
۳ CNW	$47,7 \pm 1,03^f$
۵	$50,7 \pm 1,17^{d,e}$
۷	$59,3 \pm 2,08^b$
۱۰	$55,7 \pm 1,42^c$

حروف غیر مشابه نشان دهنده وجود اختلاف در سطح ۵٪ در آزمون دانکن است.

عمل کرده و مانع در برابر تشکیل نواحی بلورین شوند. با توجه به جدول ۳، به جز غلظت ۷٪، افزودن نانو پرکننده ها موجب کاهش دمای ذوب نانو چندسازه ها شدند و اثر کاهش دهنگی نانو ویسکر سلولز بیشتر بوده است.

نتیجه گیری

نتیجه های به دست آمده از این پژوهش نشان می دهد که نانوویسکر سلولز به عنوان نانوذرهای میله ای شکل، در مقایسه با نانورس ورقه ای شکل، دارای اثر یکسانی بر روی ویژگی نفوذ پذیری نسبت به بخار آب فیلم آلیاژی CMC-PVA می باشد. همچنین اختلاف معنی داری در ویژگی آب دوستی سطحی فیلم های دارای مقدار های کم از هر دو نوع نانوذره دیده نشد البته آب دوستی سطحی فیلم های دارای نانورس در مقدار های بیشتر نانوذره (۷ و ۱۰٪) در مقایسه با انواع دارای نانوویسکر سلولز به طور جزیی کمتر بود. با توجه به برتری های دیگر مانند زیست تخریب پذیری، افزایش ارزش افزوده بخش کشاورزی و ایمن بودن ذره های سلولز برای بدن انسان، تولید نانو ویسکر سلولز می تواند به طور بالقوه برای بهبود بازدارندگی در برابر آب فیلم های بر پایه CMC-PVA و فیلم های پلی ساکاریدی با ویژگی های همانند به کار رود.

قدرت دانی

نگارنده گان مقاله بدین وسیله مراتب سپاس و قدردانی خود را از پژوهشکده پلیمر دانشگاه صنعتی سهند تبریز، آفایان دکتر عباسی و دکتر رضایی و شرکت مهار فن ابزار به دلیل فراهم کردن تصویرهای AFM و مرکز تحقیقات پشمینه دانشگاه علوم پزشکی تبریز به علت فراهم کردن تصویرهای TEM اعلام می دارند.

جدول ۳- مقایسه ویژگی های حرارتی نانو چندسازه های دارای نانورس و نانوویسکر سلولز.

ویژگی	میزان نانوذره (%)
دما ذوب (°C)	(°C) T _g
۲۵۵/۱	۱۶۴/۳
۲۵۲/۳	۱۶۶/۳
۲۴۸/۶	-
۲۵۵/۱	-
۲۴۰/۳	-
۲۳۵/۱	۱۶۷/۸
۲۳۳/۴	-
۲۶۲/۳	-
۲۳۴	-

با ورود نانوذره درون نانو چندسازه را می توان به وسیله نظریه حجم آزاد^(۱) بیان کرد. بر اساس این نظریه، با ورود نانوذره ها به درون شبکه پلیمری، حجم آزاد برای حرکت های قطعه ای^(۲) زنجیره ای اصلی پلیمر کاهش یافته و در نتیجه باعث محدود شدن حرکت های قطعه ای و پیرو آن بالا رفتن دمای انتقال شیشه ای (T_g) می شود. شاید دلیل بیشتر بودن T_g فیلم دارای ۳٪ نانوویسکر نسبت به فیلم دارای نانورس، تشکیل شبکه ای از ویسکرها در داخل بستر فیلم است که در اثر تشکیل این شبکه، توانایی محدود کردن حرکت زنجیرها در قسمت بی شکل ماتریس بیشتر از فیلم دارای نانورس می باشد. دمای ذوب به ویژگی های ناحیه های بلورین پلیمر مربوط است. به علت فشردگی زنجیره ها، به طور معمول نانوذره ها در ناحیه های بلوری نمی توانند به راحتی نفوذ کنند ولی می توانند افزایش نظم و تبدیل ناحیه های بی شکل به ناحیه های بلورین را می توانند تحت تاثیر قرار دهند. نانو ذره ها ممکن است موجب افزایش نظم زنجیرها و در نتیجه افزایش ناحیه های بلوری و فشردگی آنها و یا به عنوان ناخالصی

تاریخ دریافت: ۱۳۹۰/۶/۲۷؛ تاریخ پذیرش: ۱۳۹۲/۷/۱

(۱) Free Volume Theory

(۲) Segmental Motions

مراجع

- [۱] قنبرزاده، بابک؛ الماسی، هادی؛ زاهدی، یونس، "بیو پلیمرهای زیست تخریب پذیر و خوراکی در بسته بندی مواد غذایی و دارویی"، انتشارات دانشگاه امیر کبیر، (۱۳۸۸).
- [۲] جعفری نژاد، شهریار؛ ابوالقاسمی، حسین؛ احمدی، سیدجودا؛ قربانیان، سهرابعلی؛ ویژگی های مکانیکی نانو کامپوزیت‌های پلی پروپیلن خاک رس تهیه شده با روش مخلوط مذاب، نشریه شیمی و مهندسی شیمی ایران، (۲)، ص. ۶۱، (۱۳۹۰).
- [۳] Sorrentino A., Gorrasi G., Vittoria V., Potential Perspectives of Bionanocomposites for Food Packaging Applications, *Trends Food Sci. Tech.*, **18**, p. 84 (2007).
- [۴] Whan J.R., Perry K.W., Natural Biopolymer-based Nanocomposite Films for Packaging Applications, *Crit.Rev.Food Sci.*, **47**, p. 411 (2007).
- [۵] Dalmas F., Chazeau L., Gauthier C., Cavaille' J.Y., Dendievel R., Large Deformation Mechanical Behavior of Flexible Nanofiber Filled Polymer, *Nanocomposites, Polymer.*, **47**, p. 2802 (2006).
- [۶] Okamoto M., Biodegradable Polymer/Layered Silicate Nanocomposites: A Review, in: Ed. Mallapragada, S. and Narasimhan, "Handbook of Biodegradable Polymeric Materials and Their Applications", American Science Publishers, B., pp. 1-45 (2005).
- [۷] Park H.M., Li X., Un C.Z., Park C.Y., Cho W.J., Ha C.S., Preparation and Properties of Biodegradable Thermoplastic Starch/Clay Hybrids, *Macromol. Mater. Eng.*, **287**, p.553 (2002).
- [۸] Park H.M., Lee W.K., Park C.Y., Cho W.J., Ha C.S., Environmentally Friendly Polymer Hybrids. 1. Mechanical, Thermal, and Barrier Properties of Thermoplastic Starch/Clay Nanocomposites, *J. Mater. Sci.*, **38**, p. 909 (2003).
- [۹] Wilhelm H.M., Sierakowski M.R., Souza G.P., Wypych F., Starch Films Reinforced with Mineral Clay, *Carbohyd. Polym.*, **52**, p. 101 (2003).
- [۱۰] Huang M., Yu J., Structure and Properties of Thermoplastic corn Starch/Clay Nanocomposites, *J. Appl. Polym. Sci.*, **99**, p. 170 (2006).
- [۱۱] Mc Glashan S.A., Halley P.J., Preparation and Characterization of Biodegradable Starch-based Nanocomposite Materials, *Polym. Int.*, **52**, p. 1767 (2003).
- [۱۲] Xu Y., Zhou J., Hanna M.A., Melt-Intercalation Starch Acetate Nanocomposite Forms as Affected by Type of Organoclay, *Cereal Chem.*, **82**, p. 105 (2005).
- [۱۳] Park H.M., Misra M., Drzal L.T., Mohanty A.K., Green Nanocomposites from Cellulose Acetate Bioplastic and Clay: Effect of Ceo-Friendly Triethyl Citrate Plasticizer, *Biomacromolecules.*, **5**, p.2281(2004).
- [۱۴] Park H.M., Liang X., Mohanty A.K., Misra M., Drzal L.T., Effect of Compatibilizer on Nanostructure of the Biodegradable Cellulose Acetate/Organoclay Nanocomposites, *Macromolecules.*, **37**, p. 9076 (2004).

- [15] Romero R.B., Leite C.A.P., Gonçalves M.D.C., The Effect of the Solvent on the Morphology of Cellulose Acetate/Montmorillonite Nanocomposites, *Polymer.*, **50**, p. 161 (2009).
- [16] Cho M.S., Choi S.H., Nam J.D., Lee Y., Preparation and Mechanical Properties of Nanocomposite of Cellulose Diacetate/Mentmorillonite, *Polymer (Korea)*, **28**, p.551 (2004).
- [17] Lin K.F., Hsu Ch.Y., Huang T.Sh., Chiu W.Y., Lee Y.H., A Novel Method to Prepare Chitosan/Montmorillonite Nanocomposites, *J. Appl. Polym. Sci.*, **98**, p. 2042 (2005).
- [18] Xu Y., Ren X., Hanna M.A., Chitosan/Clay Nanocomposite Film Preparation and Characterization, *J. Appl. Polym. Sci.*, **99**, p. 1684 (2006).
- [19] Lu Ch., Mai Y.W., Permeability Modeling of Polymer-Layered Silicate Nanocomposites, *Compos. Sci. Technol.*, **67**, p. 2895 (2007).
- [20] Manias E., Origins of the Materials Properties Enhancements in Polymer/Clay Nanocomposites, *Nanocomposites.*, **1**, p. 1 (2001).
- [21] Sinha-Ray,S., Pouliot S., Bousmina M., Utracki L.A., Role of Organically Modified Layered Silicate as an Active Interfacial Modifier in Immiscible Polystyrene/Polypropylene Blends, *Polymer.*, **25**, p. 8403 (2004).
- [22] Gindl W., Keckes J., All-Cellulose Nanocomposite, *Polymer.*, **46**, p. 10221 (2005).
- [23] Flieger M., Kantorova M., Prell A., Rezanka T., Votruba., Biodegradable Plastics from Renewable Sources, *J. Folia microbiol.*, **48**(1), p. 27 (2003).
- [24] Oksman K., Mathew A.P., Bondeson D., Kvien I., Manufacturing Process of Cellulose Whiskers/Polylactic Acid Nanocomposites, *Compos. Sci. Techno.*, **66**, p. 2776 (2006).
- [25] Svagan A.J., Azizi Samir M.A.S., Berglund L.A., Biomimetic Polysaccharide Nanocomposites of High Cellulose Content and High Toughness, *Biomacromolecules.*, **8**, p. 2556 (2007).
- [26] Takahashi Y., "Cellulose Nanoparticles: A Route from Renewable Resources to Biodegradable Nanocomposites", PhD Thesis, College of Environmental Science and Forestry, State university of New York, (2007).
- [27] Eichhorn S.J., Young R.J., The Young's Modulus of a Microcrystalline Cellulose, *Cellulose.*, **8**, p.197 (2001).
- [28] Bondeson D., "Biopolymer-Based Nanocomposites: Processing and Properties", PhD Thesis, Faculty of Engineering Science and Technology, Norwegian University of Science and Technology, (2007).
- [29] Favier V., Chanzy H., Cavaillé J.Y., Polymer Nanocomposites Reinforced by Cellulose Whiskers, *Macromolecules.*, **28**(18), p. 6365 (1995).
- [30] Siro' I., Plackett D., Microfibrillated Cellulose and New Nanocomposite Materials: A Review, *Cellulose.*, **17**, p. 459 (2010).
- [31] Bondeson D., Oksman K., Polylactic Acid/Cellulose Whisker Nanocomposites Modified by Polyvinyl Alchol, *Compos. Part A- Appl S.*, **38**(12), p. 2486 (2007).

- [32] Habibi Y., Dufresne A., Highly Filled Bionanocomposites from Functionalized Polysaccharide Nanocrystals, *Biomacromolecules.*, **9**(7), p. 1974 (2008).
- [33] Jiang L., Morelius E., Zhang J., Wolcott M., Holbery J., Study of the Poly (3-Hydroxybutyrate-Co-3-Hydroxyvalerate) / Cellulose Nanowhisker Composites Prepared by Solution Casting and Melt Processing, *J. Compos. Mater.*, **42**, p. 2629 (2008).
- [34] Cao X., Chen Y., Chang P.R., Muir A.D., Falk G., Starch-Based Nanocomposites Reinforced with Flax Cellulose Nanocrystals, *Express Polym. Lett.*, **2**(7), p.502 (2008).
- [35] Grunert M., Winter W.T., Nanocomposites of Cellulose Acetate Butyrate Reinforced with Cellulose nanocrystals, *J. Polym. Environ.*, **10**(1-2), p. 27 (2002).
- [36] Samir A., Alloin F., Dufresne A., Review of Recent Research in to Cellulosic Whiskers, Their Properties and Their Application in Nanocomposite Field, *Biomacromolecules.*, **6**(2), p. 612 (2005).
- [37] Saxena A., Ragauskas A.J., Water Transmission Barrier Properties of Biodegradable Films Based on Cellulosic Whiskers and Xylan, *Carbohyd. Polym.*, **78**, p.357 (2009).
- [38] Choi Y., Simonsen J., Cellulose Nanocrystal-Filled Carboxymethyl Cellulose Nanocomposites, *J. Nanosci. Nanotechno.*, **6**(3), p. 633 (2006).
- [39] Ahola S., Salmi J., Johansson L.S., Laine J., Österberg M., Model Films from Native Cellulose Nanofibrils; Preparation, Swelling, and Surface Interactions, *Biomacromolecules.*, **9**, p. 1273 (2008).
- [40] Roohani M., Habibi Y., Belgacem N.M., Ebrahim Gh., Karimi A.N., Dufresne A., Cellulose Whiskers Reinforced Polyvinyl Alcohol Copolymers Nanocomposites, *Eur. Polym. J.*, **44**, p.2489 (2008).
- [41] De Souza Lima M.M., Wong J.T., Paillet M., Borsali R., Pecora R., Translational and Rotational Dynamics of Rodlike Cellulose Whiskers, *Langmuir.*, **19**(1), p. 24 (2003).
- [42] Dong X.M., Kimura T., Revol J.F., Gray D.G., Effect of Ionic Strength on the Isotropic-Chiral Nematic Phase Transition of Suspensions of Cellulose Crystallites, *Langmuir.*, **12**(8), p. 2076 (1996).
- [43] Aziz Samir M.A.S., Alloin F., Sanchez J.Y., Dufresne A., Cellulose Nanocrystals Reinforced Poly (Oxyethylene), *Polymer.*, **45**(12), p. 4033 (2004).
- [44] ASTM, "Standard Test Methods for Water Vapor Transmission of Material", E96-95, Annual Book of ASTM, Philadelphia, PA: American Society for Testing and Materials, (1995).
- [45] Gontard N., Guilbert S., "Biopackaging; Food Packaging and Preservation", Blackie Academic and Professional, London, (1994).
- [46] Gontard N., Guilbert S., Biopackaging: Technology and Properties of Edible and/or Biodegradable Material of Agricultural Origin, in: Ed. Mathlouthi M., "Food Packaging and Preservation", Blackie Academic and Professional, London, (1994b).

[47] Angles M.N., Dufresne A., Plasticized Starch/Tunicin Whiskers Nanocomposites. 1. Structural Analysis, *Macromolecules*, **33**, p. 8344 (2000).

[۴۸] قنبرزاده، بابک؛ الماسی، هادی. مروری بر خواص کاربردی فیلم های زیست تخریب پذیر خوراکی حاصل از پروتئین گلوتن گندم، نشریه شیمی و مهندسی شیمی ایران، **۲۸**(۳)، ص. ۱ (۱۳۸۸).