

# تأثیر ماکرو و نانوامولسیون اسانس روغنی دارچین بر ویژگی های فیزیکی شیمیایی فیلم های امولسیونی بر پایه کربوکسی متیل سلوزل

رضا فتاحی<sup>۱</sup>، بابک قنبرزاده<sup>۲\*</sup>، جلال دهقان نیا<sup>۳</sup>

<sup>۱</sup>دانش آموخته کارشناسی ارشد گروه علوم و صنایع غذایی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه تبریز

<sup>۲</sup>استاد گروه علوم و صنایع غذایی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه تبریز

<sup>۳</sup>دانشیار گروه علوم و صنایع غذایی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه تبریز

(تاریخ دریافت: ۹۷/۰۱/۰۶ تاریخ پذیرش: ۹۷/۰۹/۰۵)

## چکیده

فیلم های امولسیونی بر پایه کربوکسی متیل سلوزل حاوی ماکرو و نانوامولسیون اسانس روغنی دارچین در غلظت های مختلف از اسانس روغنی تهیه شدند. نتایج حاصل از دستگاه پارتیکل سایپرنشانگر این بود که افزایش در مقادیر انرژی ورودی به محلول ماکروامولسیونی از طریق پروبالتراسوند باعث کاهش مقادیر شاخص توزیع و اندازه هی قطرات محلول امولسیونی می گردد. به منظور بررسی ریز ساختار فیلم های امولسیونی از تصاویر میکروسکوپ الکترونی رویشی استفاده شد، تصاویر حاصل نشان داد که تفاوت های ریز ساختاری بین فیلم های امولسیونی ناشی از پایداری متفاوت محلول ماکرو و نانوامولسیون اسانس روغنی در بستر تشکیل دهنده فیلم در طی فرآیند خشک کردن فیلم امولسیونی باشد. ساختار متخلخل فیلم های حاوی ماکروامولسیون و در مقابل افزایش در ماهیت پیچ و خمی مسیر عبور مولکول های آب در بستر فیلم های حاوی نانوامولسیون منجر گردید تا شاخص نفوذ پذیری به بخار آب فیلم کترلاز مقادیر  $10^{-9} \text{ g} / \text{m s Pa}$  به مقادیر  $2/59 \times 10^{-9} \text{ g} / \text{m s Pa}$  و  $4/43 \times 10^{-9} \text{ g} / \text{m s Pa}$  به ترتیب در فیلم های ماکرو و نانوامولسیونی افزایش و کاهش پیدا کند. ماهیت پلاستی سایزی اسانس روغنی دارچین و همچنین نسبت سطح به حجم بالای نانو نقطه ایات باعث کاهش بیشتر تعاملات بین زنجیره ای در ساختار بیopolymer گردید، از این رو فیلم های امولسیونی دارای انعطاف پذیری بالا به صورت افزایش در مقادیر کرنش تا نقطه ای پاره شدن از مقادیر  $53\% / 56$  در فیلم کترل به  $80\%$  و  $94\% / 77$  به ترتیب در فیلم های ماکرو و نانوامولسیونی بودند.

**کلید واژگان:** ماکروامولسیون، نانوامولسیون، فیلم امولسیونی، اسانس روغنی دارچین

مختلف می‌باشد. اسانس‌دارچین به عنوان افزودنی غیرسمی و طعم‌دهنده مورد تأیید سازمان بهداشت جهانی (WHO<sup>1</sup>) می‌باشد و همچنین به دلیل استفاده‌گستردگی در فرمولاسیون‌های مختلف غذایی دارای سازگاری طعمی مناسبی است [۹-۱۱].

نانومولسیون‌ها یکی از انواع سیستم‌های امولسیونی با محدوده‌ی اندازه‌ی قطرات زیر ۱۰۰ نانومتر می‌باشند [۱۲، ۱۳]. استفاده از اسانس‌های روغنی به صورت نانومولسیون در فیلم‌های بیوپلیمری در مقایسه با محلول‌های ماکرومولسیونی دارای مشخصه‌های ویژه‌ای مانند ۱) بهبود پایداری سیستمیکی و محافظت از تخریب و تبخیر محلول امولسیونی در طی فرآیند خشک‌کردن فیلم امولسیونی ۲) بهبود ویژگی‌های فیزیکی و مکانیکی فیلم امولسیونی، است [۱۴، ۱۵].

بر اساس مطالعات صورت گرفته تنها تعداد محدودی از مطالعات در مورد درون‌پوشانی محلول‌های نانومولسیونی اسانس‌های روغنی در بستر بیوپلیمرها صورت گرفته است که به عنوان مثال می‌توان به: فیلم کیتوزان و نانومولسیون سینمالدید [۹]، فیلم‌های خوراکی پکتین، پورهی پاپایا و نانومولسیون سینمالدید [۱۱]، فیلم ژلاتین ماهی و نانولیپوزوم اسانس روغنی دارچین [۱۶]، فیلم صمغ دانه‌ی ریحان و نانومولسیون اسانس روغنی آویشن شیرازی اشاره کرد [۸].

براساس معلوماتی که داریم تا به حال مطالعه‌ای در مورد مقایسه‌ی محلول‌های ماکرو و نانومولسیونی اسانس روغنی دارچین بر روی ویژگی‌های فیزیکو‌شیمیایی فیلم‌های بیوپلیمری صورت نگرفته است، بنابراین هدف ما در این مطالعه: ۱) تولید فیلم‌های امولسیونی CMC از محلول‌های ماکرو و نانومولسیونی اسانس روغنی دارچین به ترتیب به وسیله‌ی هموژنایزر برش بالا و برش بالا-التراسوند ۲) مقایسه‌ی تأثیر این دو نوع فیلم امولسیونی بر روی برخی ویژگی‌های فیزیکو‌شیمیایی مانند: خواص مکانیکی، ریزساختاری و بازدارندگی بود.

## ۲- مواد و روش‌ها

### ۱-۲- مواد

CMC با وزن مولکولی متوسط ۴۱۰۰g/mol (درجه‌ی کاربردی) از پخش‌کننده کاراگام پارسیان (تهران، ایران) تهیه

### ۱- مقدمه

در سال‌های اخیر گرایش به سمت کاربرد پلیمرهای زیست‌تخریب‌پذیر در بسته‌بندی مواد غذایی به جهت افزایش سطح آگاهی درباره مشکلات اکولوژیکی، زیست‌محیطی و آلودگی منابع طبیعی ناشی از کاربرد پلیمرهای حاصل از مشتقات نفتی و زیست‌تخریب‌ناپذیر گسترش پیدا کرده است. با این وجود دو نوع از پلیمرهای زیست‌تخریب‌پذیر بیوپلیمرهای خوراکی و غیرخوراکی‌مورد مطالعه قرار گرفته است. کربوهیدرات‌ها و پروتئین‌ها یا ترکیب این دو مورد با ترکیبات لیپیدی معقولاً برای تولید بیوپلیمرهای خوراکی‌مورد استفاده قرار می‌گیرند [۱].

CMC بیوپلیمر نیمه‌ستزی زیست‌تخریب‌پذیر می‌باشد و به جهت دارا بودن تعداد زیادی از گروههای آب‌دوست کربوکسیلیک‌عنوان پلی‌ساقارید آنیونی خطی محسوب می‌شود. CMC باعث تشکیل محلول بیوپلیمری با ویسکوزیته‌ی بالا و فیلم شفاف می‌شود که ویژگی‌های مطلوبی از لحاظ تولید فیلم و پذیرش مصرف‌کنندگان است. فیلم‌های برپایه‌ی CMC دارای ویژگی بازدارندگی خوبی در برابر گازها و ترکیبات آب‌گریز هستند، با این وجود همانند سایر فیلم‌های پروتئینی و پلی‌ساقاریدی، بازدارندگی ضعیفی در برابر نفوذ‌پذیری به بخار‌آب دارند [۳، ۲]. به منظور رفع این نواقص و بهبود ویژگی‌های فیلم‌های استهبانی شماری از روش‌های مختلف مانند ترکیب با سایر بیوپلیمرهای سازگار، استفاده از ترکیبات آب‌گریز (مانند لیپیدها و اسانس‌های روغنی)، اتصال‌دهنده‌های عرضی و نانوپرکننده‌ها مورد مطالعه قرار گرفته است [۴، ۵]. به جهت تقاضای مصرف‌کنندگان برای مواد و نگهدارنده‌های طبیعی‌مانند: عصاره‌های گیاهی، اسانس‌های روغنی و ترکیبات ضدمیکروبی تحقیقاتی بر روی درون‌پوشانی این نگهدارنده‌ها در بسته‌بندی‌های زیست‌تخریب‌پذیر صورت گرفته است [۶]. اسانس‌های روغنی در دسته‌ی ترکیبات GRAS برای مصرف انسانی هستند [۷]. کاربرد مستقیم اسانس‌های روغنی در سیستم‌های غذایی به دلیل تغییرات ارگانولپتیکی نامناسب، حلالیت پایین در آب، فراریت و برهمکنش با سایر اجزای ماده‌ی غذایی محدود می‌شود [۸].

اسانس روغنی دارچین ترکیبی از آلدید، فنول و ترکیبات فعال ترپنی می‌باشد که دارای ویژگی آنتی‌اکسیدانی و اثرگذاری ضدمیکروبی به صورت طیف وسیع برروی میکرووارگانیسم‌های

1. Word health organization

شدند [۱۵]. شاخص  $PdI$  برای بیان توزیع اندازه‌ی قطرات در امولسیون استفاده شد، مقادیر نزدیک به صفر نشانگر محلول امولسیونی همگن بود. شاخص اندازه‌ی متوسط قطرات  $D_Z$  براساس مقادیر شدت پخش‌شوندگی بیان می‌شود. شاخص اندازه‌ی متوسط قطرات با استفاده از رابطه زیر محاسبه شد (رابطه، ۱):

$$(1) D_Z \approx \frac{\sum S_i}{\sum \left( \frac{S_i}{D_i} \right)}$$

$S_i$ : اندازه‌ی متوسط قطرات،  $D_i$ : اندازه‌ی هر قطره،

$S_i \approx D_i^6$ : شدت پخش‌شوندگی اندازه‌ی قطرات

### ۲-۲-۲- تعیین پتانسیل زتا در محلول تشکیل دهنده فیلم

برای تعیین پتانسیل زتا در محلول بیوپلیمری حاوی ماکرو و نانومولسیون اسانس روغنی دارچین از دستگاه زتسایزر (Malvern instruments)، انگلستان استفاده شد. پتانسیل زتا به عنوان بارالکتریکی در صفحه‌ی لغزندۀ<sup>۳</sup> ما بین قطرات اسانس دارچین در محلول بیوپلیمری تعریف می‌شود.

### ۲-۲-۳- تولید و ویژگی‌های فیلم‌های امولسیونی

#### ۲-۲-۳-۱- تولید فیلم‌های امولسیونی

برای تهیی فیلم‌ها از روش داشیپور و همکاران [۸]، با برخی از اصلاحات استفاده شد. ابتدا  $80\text{ m.lit}$  آب دو بار تقطیر در داخل حمام آب تا رسیدن به دمای  $0^\circ\text{C}$   $85\text{ گرم}$  شد، سپس  $1/5\text{ گرم}$  از پودر کربوکسی‌متیل سلولز (CMC) به آب گرم افزوده شد و به وسیله‌ی همزن مغناطیسی در  $800\text{ rpm}$  و دمای  $80^\circ\text{C}$  برای  $60\text{ دقیقه}$  هم زده شد، سپس گلیسرول در مقادیر  $W/W\% 75/0$  از بیوپلیمر به عنوان پلاستی‌سایزره اضافه شد و عمل همزدن به مدت  $10\text{ دقیقه}$  در این شرایط تداوم پیدا کرد، سپس دمای محلول بیوپلیمر تا  $0^\circ\text{C}$  برای جلوگیری از تخریب ترکیبات فعال اسانس دارچین کاهش داده شد و با محلول  $20\text{ m.lit}$  از ماکرو و نانومولسیون تهیی شده در مرحله‌ی قبل ترکیب شد، به منظور تهیی محلول همگن، محلول امولسیونی در شرایط  $500\text{ rpm}$  در دمای  $60^\circ\text{C}$  به مدت  $30\text{ دقیقه}$  هم زده شد. محلول تشکیل دهنده فیلم با استفاده از پمپ خلا<sup>۴</sup> (DV-3E 250, JB, آمریکا)، در شرایط محیطی به مدت  $5\text{ دقیقه}$  هوایگیری گردید، سپس  $100\text{ m.lit}$  از محلول تشکیل

شد. گلیسرول با درجه‌ی آنالیتیکال از آزمایشگاه مواد شیمیایی دکتر مجللی (تهران، ایران) تهیی شد. پلی‌سوربات ۸۰ (توبین ۸۰) از شرکت مرک (دارمشتاب، آلمان) تهیی شد و به عنوان سورفاکtant در محلول‌های امولسیونی استفاده شد. اسانس روغنی دارچین (*Cinnamomum zeylanicum*) از شرکت دارویی اکسیر گل سرخ (مشهد، ایران) خریداری شد. از آب دوبار تقطیر در تمامی امولسیون‌ها و محلول‌های تشکیل دهنده فیلم استفاده شد.

### ۲-۲-۳- تولید امولسیون اسانس روغنی دارچین

#### ۲-۲-۱- ماکرو و نانومولسیون

تولید محلول ماکرو امولسیون (ME) به وسیله‌ی افزودن مقادیر مختلف از  $0/125$ ،  $0/25$  و  $0/5$  گرم توبین  $80\text{ m.lit}$  با  $W/W\% 50$  سورفاکtant به روغن (SOR<sup>۲</sup>) به آب دوبار تقطیر و هموژنیزاسیون به وسیله‌ی هموژنایزر برش بالا (JANKE & KUNKEL آلمان)، در  $20000$  دور بر دقیقه به مدت  $1$  دقیقه انجام شد، سپس اسانس روغنی دارچین در مقادیر  $0/25$ ،  $0/50$  و  $1$  گرم معادل با  $0/25\text{ W/V\%}$  در فرکانس  $20\text{ kHz}$  توان  $W 400$  و دامنه  $S 70$  برای  $10\text{ دقیقه}$  به وسیله‌ی پروب التراسوند (FAPAN، ایران) برای تهیی محلول نانومولسیون (NE) تحت سونیکاسیون قرار گرفت. در طول فرآیند سونیکاسیون برای اجتناب از بالا رفتن دمای محلول امولسیونی از حمام آب-یخ استفاده شد.

### ۲-۲-۴- تعیین توزیع و اندازه‌ی قطرات در محلول‌های امولسیونی حاوی اسانس روغنی دارچین

برای تعیین اندازه‌ی متوسط قطرات ( $D_Z$ ) و شاخص توزیع ( $PdI$ ) محلول‌های امولسیونی از دستگاه پارتیکل سایزره (Malvern instruments) (DLS) استفاده شد. ابتدا محلول‌های امولسیونی به منظور جلوگیری از حالت چند پخش‌شوندگی و برهمکنش‌های داخل قطره‌ای فاز روغنی در امولسیون به نسبت  $(1\text{ به }10)$  به وسیله‌ی آب مقطر رقیق‌سازی

2. Surfactant oil ratio

3. Polydispersity Index

4. Slipping layer

### ۴-۳-۲- نفوذپذیری به بخارآب (WVP)

برای تعیین WVP فیلم‌ها از روش چگالی‌سنجدی با اصلاحات جزئی ASTM به شماره E95-۹۶ استفاده شد [۱۸]. فنجان‌های طراحی شده با میانگین قطر داخلی  $1/5\text{ cm}$  حاوی ۳ گرم نمک سولفات کلسیم ( $\% \text{ RH}$ ) با فیلم‌های مورد آزمون با قطر کمی بزرگ‌تر از دهانه فنجان‌ها ( $0.017\text{ cm}^2$ ) مساحت دیسک دایره‌ای) دربندی شدند. هر کدام از فنجان‌ها در داخل دسیکاتور حاوی محلول اشبع سدیم کلراید ( $\text{RH}_j/75$  (Merck, آلمان) که تحت این شرایط دارای فشار جزئی بخار آب  $1/75355\text{ kPa}$  بود در دمای  $0^\circ\text{C}$   $25^\circ\text{C}$  نگهداری شدند. در طول آزمون برای اطمینان از حفظ شرایط اشبع اجازه داده شد تا مقدار کمی از رسوب سدیم کلراید در کف دسیکاتور تشکیل شود. سپس مقدار افزایش در وزن فنجان‌ها با استفاده از ترازوی حساس دیجیتالی با دقت  $0.0001\text{ g}$  هر  $24$  ساعت توزین شدند تا به مقدار ثابتی از وزن برسیم. نرخ انتشار بخارآب (WVTR) به عنوان شب منحنی افزایش وزن به زمان  $(\text{s}/\text{g})$  تا رسیدن به حالت پایا با استفاده از رگرسیون خطی و تقسیم کردن به مساحت انتشار ( $\text{m}^2$ ) تعیین گردید.  $\text{WVP} = (\text{WVTR} \times \Delta x / \Delta P)$  با استفاده از رابطه زیر محاسبه شد (رابطه ۴):

$$\text{WVP} = (\text{WVTR} \times \Delta x / \Delta P) \quad (4)$$

$\Delta x$ : میانگین ضخامت فیلم‌ها ( $\text{m}$ ),  $\Delta p$ : اختلاف فشار جزئی بخار اتمسفر با کلسیم‌سولفات و سدیم کلراید ( $\text{kPa}$ )  $1/75355$  تمامی محاسبات در سه تکرار انجام شد.

### ۴-۴- آنالیز آماری

در این تحقیق از آنالیز واریانس یک‌طرفه (ANOVA) برای تحلیل داده‌ها با استفاده از نرم‌افزار SPSS و از آزمون دانکن برای مقایسه حداقل اختلاف معنی‌دار بین داده‌ها در سطح معنی‌داری ( $p < 0.05$ ). استفاده شد. داده‌ها به صورت انحراف از معیار  $\pm$  میانگین بیان شده است.

## ۳- نتایج و بحث

### ۳-۱- تعیین توزیع و اندازه‌ی قطرات در محلول‌های امولسیونی حاوی اسانس‌روغنی دارچین

دهنه فیلم امولسیونی در سطح صاف پلیت‌های تفلونی (PTFE<sup>5</sup>) در ابعاد  $15 \times 15\text{ cm}$  قالب‌بریزی و در دمای  $40^\circ\text{C}$  به مدت ۱۸ ساعت در انکوباتور خشک گردید.

### ۲-۳-۲- میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM)

آنالیزهای ریزساختاری از سطح و مقطع عرضی فیلم‌های امولسیونی که حاوی غلظت‌های مختلف از محلول ماکرو و نانومولسیونی اسانس‌روغنی دارچین بود با استفاده از میکروسکوپ الکترونی روبشی (Tescan, جمهوری چک) مورد بررسی قرار گرفت. برای برش فیلم‌ها از نیتروژن مایع استفاده شد و سپس روی پایه‌های مسی فیلم‌های برش داده شده قرار گرفتند و با استفاده از طلا (DSR1Nanostructural Coating Co, ایران) پوشش داده شدند. بعد از پوشش دهی با لایه‌ی نازکی از طلا فیلم‌ها تحت ولتاژ  $10\text{ KV}$  و بزرگنمایی  $5000\times$  عکس‌برداری شدند.

### ۳-۳-۲- ویژگی‌های مکانیکی

استحکام کشش نهایی (UTS<sup>6</sup>) و کرنش تا نقطه‌ی پاره شدن (SAB<sup>7</sup>) با استفاده از ماشین آزمون عمومی (Sanaf, ایران) تعیین شدند. فیلم‌های خشک شده با استفاده از کاتر طراحی شده در اشکال دمبلی شکل برش داده شدند و برای آزمون فیلم‌ها از الگوی انجمن مهندسین آمریکا به شماره ۹۱-۸۸۲ استفاده شد [۱۷]. فیلم‌ها در ابعاد  $0.5 \times 8\text{ cm}$  در سه تکرار برای هر فیلم در دمای محیط و رطوبت دمبلی در سه میزان مشروط شدند. فیلم‌ها به مدت  $24$  ساعت قبل از انجام آزمون  $5\text{ cm}$  درستگاه با فاصله‌ی بین دو فک  $0.5\text{ cm/min}$  تنظیم شدند. مقادیر UTS و سرعت حرکت SAB با استفاده از روابط زیر محاسبه شدند (رابطه ۲ و ۳):

$$(2) \text{ UTS} = F_{\max} / A$$

$$(3) \text{ SAB} = (\Delta L / L_0) \times 100$$

$F_{\max}$ : حداکثر نیروی لازم برای پاره کردن فیلم ( $\text{N}$ ),  $A$ : مقطع عرضی فیلم ( $\text{m}^2$ ) ( $\text{ضخامت} \times \text{پهنا}$ ),  $L_0$ : فاصله‌ی اولیه‌ی بین دو فک ( $\text{cm}$ ),  $\Delta L$ : اختلاف طول بین مقادیر اولیه و طول نهایی فیلم در لحظه‌ی پاره شدن.

6. Ultimate tensile strength

7. Strain at break

در جدول ۱ نشان داده شده است. مقادیر پتانسیل زتا در محلول خالص کربوکسی متیل سلولز  $\text{mV} = ۵۹/۲$ - بود که مقادیر منفی این بار احتمالاً به دلیل حضور گروههای عاملی کربوکسیل در ساختار پلیمر CMC است. این مقادیر منفی به ترتیب در نمونههای حاوی ماکرو و نانومولسیون به  $\text{mV} = -۶۱/۴$ - و  $-۷۰$ - افزایش پیدا کرد که می‌تواند بهجهت حضور ترکیبات یونیزه‌شونده در انسانس روغنی باشد. CMC با ماهیت آبیونی می‌تواند در حضور ترکیبات یونیزه‌شونده به سطح قطرات انسانس روغنی جذب شود، با افزایش غلظت انسانس روغنی مقادیر منفی بارالکتریکی سطحی افزایش بیشتری برای نمونههای حاوی نانومولسیون در مقایسه با نمونههای ماکرومولسیون نشان داد ( $p < 0.05$ ). این پدیده ممکن است بهجهت اهمیت این نکته باشد که اندازه قطرات پایین تر در محلول نانومولسیون باعث تشدید برهمهکنشهای بین قطرات انسانس روغنی و زنجیرههای CMC و درنتیجه جذب مقادیربیشتر CMC به فضای بین قطرات منجر شود [۲۳]. بونیلا و همکاران [۲۲]، درنتایج یافتههای خود گزارش کردند که مقادیر مثبت پتانسیل زتا در محلول کیتوزان بهعنوان بیوپلیمر کاتیونی با افزودن انسانس روغنی و تشدید عوامل یونیزه‌شونده افزایش پیدا کرد. پایداری بهتر محلول نانومولسیون از ماکرومولسیون در محلول تشکیل دهنده فیلم می‌تواند بهجهت تشدید بارالکتریکی سطح قطرات باشد که باعث ایجاد نیروهای دافعه‌ی الکترواستاتیک بیشتر در سطح قطرات انسانس روغنی در محلول تشکیل دهنده فیلم می‌گردد و درنتیجه از انبوهش، ادغام و روشنیقی قطرات فاز روغنی در طول خشک شدن فیلم امولسیونی جلوگیری می‌کند [۲۴].

### ۳-۳- میکروسکوپ الکترونی، روبشی (SEM)

آنالیز ریزساختار برای درک بهتر تأثیر فرمولاسیونهای مختلف بر روی ساختار، ویژگیهای مکانیکی و بازدارندگی فیلمهای امولسیونی مورد استفاده قرار می‌گیرد. تصاویر ریزساختاری سطح و مقطع عرضی فیلمهای امولسیونی به ترتیب در شکل ۱ و ۲ نشان داده شده است.

فیلمهای برپایه‌ی CMC و فیلمهای حاوی نانومولسیون انسانس روغنی دارچین، دارای سطح صاف، یکنواخت و بهم پیوسته بودند. در مقابل، فیلمهای حاوی ماکرومولسیون ساختار ناهمگن و نامنظم داشتند.

توزیع اندازه‌ی قطرات انسانس روغنی درون پوشانی شده در فیلمهای امولسیونی دارای تأثیرات قابل ملاحظه‌ای بر ویژگیهای مختلف مکانیکی، بازدارندگی و ریزساختار آنها است [۱۵، ۶، ۸].

مقادیر متوسط اندازه‌ی قطرات براساس شدت توزیع ( $D_z$ ) و پراکندگی توزیع اندازه‌ی قطرات (PdI) برای هر دو محلول ماکرو و نانومولسیون در جدول ۱ ارائه شده است. PdI به عنوان فاکتور بدون بعد نشانگر پراکندگی اندازه‌ی قطرات پخش شده در امولسیون است [۱۹]. اندازه‌ی متوسط و توزیع اندازه‌ی قطرات به وسیله‌ی افزایش در توان انرژی ورودی به محلول امولسیونی کاهش یافت [۲۰، ۱۱]. هموژنایزر برش بالا به عنوان یک روش مکانیکی نسبتاً کم انرژی برای تولید محلول ماکرومولسیون استفاده شد، دامنه‌ی اندازه‌ی قطرات در محلول ماکرومولسیون بین  $۲۴۲-۳۶۲ \text{ nm}$  بود.

از روش التراسوند برای کاهش اندازه‌ی میانگین قطرات به محدوده  $D_z < ۱۰۰ \text{ nm}$  استفاده شد، و دامنه‌ی اندازه‌ی قطرات از  $۵۹$  تا  $۸۰$  نانومتر به دست آمد. سونیکاسیون تأثیر قابل ملاحظه‌ای در کاهش هر دو شاخص اندازه‌ی متوسط قطرات ( $D_z$ ) و توزیع اندازه‌ی قطرات (PdI) در امولسیون انسانس روغنی دارچین داشت ( $p < 0.05$ ). سونیکاسیون باعث ایجاد موج‌های بین‌سطحی و تشکیل میکروحباب‌ها می‌گردد که درنتیجه‌ی تخریب آنها باعث کاهش اندازه‌ی قطرات روغن به محدوده‌یکم تر از  $۱۰۰$  نانومتر می‌شود [۲۱]. هاشمی گهرؤئی و همکاران [۸]، نشان داند که با افزایش زمان اعمال سونیکاسیون به محلول امولسیونی انسانس روغنی آویشن‌شیرازی در فیلمهای برپایه‌ی صمغ دامنه‌ی ریحان توزیع و اندازه‌ی قطرات کاهش یافت.

افزایش در غلظت انسانس روغنی دارچین در هردو محلول ماکرو و نانومولسیون، منجر به افزایش اندازه‌ی قطرات گردید ( $p < 0.05$ ). این پدیده می‌تواند به دلیل انبوهش قطرات بهجهت ناکارآمدی سورفاکtant برای پوشش کامل سطح بین قطرات باشد. نتایج مشابهی به وسیله بیونیلا و همکاران [۲۲]، در بررسی تأثیر غلظت انسانس روغنی ریحان و پونه‌کوهی بر روی اندازه‌ی قطرات در محلول بیوپلیمری کیتوزان گزارش شد.

### ۲-۳- پتانسیل زتا در محلول تشکیل دهنده فیلم

مقادیر پتانسیل زتا در محلول CMC حاوی ماکرو و نانومولسیون انسانس روغنی دارچین در غلظت‌های مختلف

**Table 1** Droplet diameters (Z-average), Polydispersity Index (PdI) and  $\zeta$ -potential values of macro (ME) and nano (NE) emulsions of CEO at different concentration.

$\zeta$ -potential (mV)	PdI	Z-average (nm)	Emulsion types
-55 ± 0.3 <sup>a</sup>	0.39 ± 0.04 <sup>c</sup>	242.1 ± 1.01 <sup>c</sup>	ME-CEO 0.25%
-65.6 ± 0.3 <sup>c</sup>	0.63 ± 0.03 <sup>b</sup>	263 ± 1 <sup>b</sup>	ME-CEO 0.50%
-61.4 ± 0.3 <sup>b</sup>	0.72 ± 0.02 <sup>a</sup>	362.2 ± 1.07 <sup>a</sup>	ME-CEO 1%
-69.7 ± 0.25 <sup>e</sup>	0.39 ± 0.01 <sup>c</sup>	59.2 ± 1.06 <sup>e</sup>	NE-CEO 0.25%
-68.4 ± 0.2 <sup>d</sup>	0.24 ± 0.02 <sup>d</sup>	80.08 ± 1 <sup>d</sup>	NE-CEO 0.50%
-70 ± 0.3 <sup>e</sup>	0.25 ± 0.06 <sup>d</sup>	80.02 ± 1 <sup>d</sup>	NE-CEO 1%

Values were given as mean ± standard deviations. Different superscripts in the same column indicate significant differences ( $p < 0.05$ ).

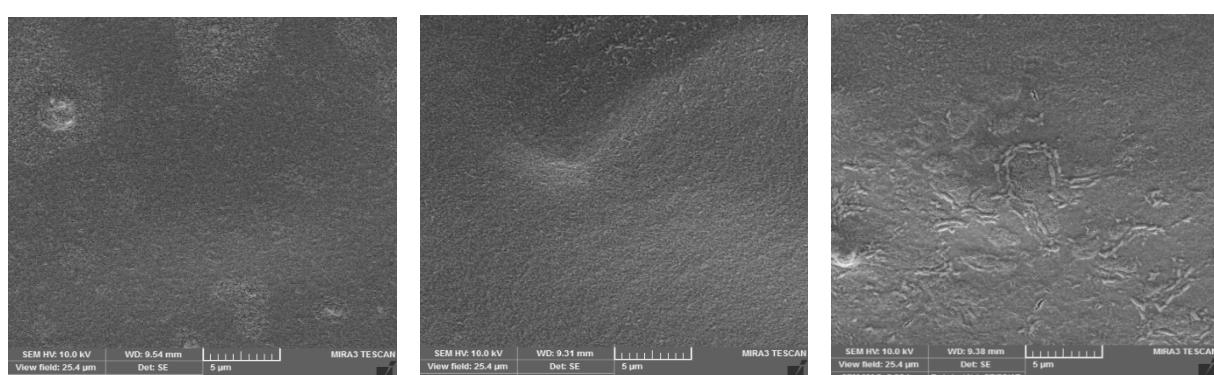
نانومولسیون، دارای ساختاری یکنواخت، متراکم، با لایه‌های در هم‌فشرده بود (شکل ۲). در مقابل بافت پرمنفذ با ساختاری اسفنجی مانند در فیلم‌های حاوی ماکرومولسیون قابل مشاهده بود. این تفاوت‌ها می‌تواند ناشی از انبوهش و ادغام بهجهت توزیع و اندازه‌ی قطرات بزرگتر باشد. ماکروقطرات در طی پدیده‌ی رونشینی می‌توانند به سطح فیلم در طی فرآیند خشک کردن مهاجرت کنند که در نتیجه‌ی آن باعث تشکیل میکرومنافذ، حفرات و شکستگی‌هایی در سرتاسر بستر می‌شوند. این ساختار از هم‌گستته و پرمنفذ و با حفرات زیاد می‌تواند تأثیرات منفی بر ویژگی‌های مکانیکی و بازدارندگی فیلم-

ها داشته باشد [۲۷].

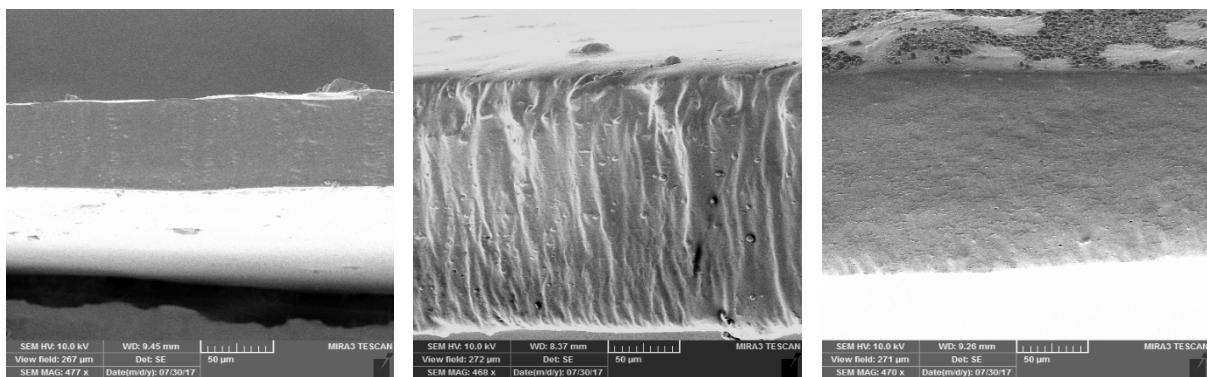
CMCCMC-NE-CEO 1% CMC-ME-CEO 1%

این تفاوت‌ها در ساختار سطحی بهجهت ابعاد متفاوت قطرات اسانس‌روغنی دارچین در بستر فیلم بهجهت تفاوت در شدت پدیده‌های ناپایداری مانند انبوهش، ادغام و رونشینی است. قطرات در سطح نانومتر در مقایسه با ماکروقطرات، پایداری بهتری در مقابل پدیده‌های ناپایداری بهجهت بالا بودن پتانسیل‌زتا، قطرات کوچک‌تر و توزیع پایین اندازه‌ی قطرات داشتند. بنابراین برهمکنش بین بستر بیopolymer و نانوقطرات اسانس‌روغنی دارچین می‌تواند از جدایی فاز در طول خشک‌کردن جلوگیری نماید. نتایج مشابهی بهوسیله‌ی سایر محققان گزارش شد [۶، ۲۵، ۲۶].

بر اساس تصاویر SEM مقطع عرضی فیلم‌های حاوی



**Fig 1** SEM images of the surface of the CMC control film and films loaded with ME (CMC-ME-CEO) and NE (CMC-NE-CEO) at selected concentration of CEO 1%



**Fig 2** SEM images of the cross-section of the CMC control film and films loaded with ME (CMC-ME-CEO) and NE (CMC-NE-CEO) at selected concentration of CEO 1%.

قابل ملاحظه‌ای بین مقادیر SAB فیلم‌های حاوی ۰/۵ و ۱ درصد اسانس روغنی ۷۷٪/۱۲ و ۸۰٪ در فیلم ماکروامولسیونی و ۹۴٪/۷۷ در فیلم‌های نانوامولسیونی دیده شد و ۸۲٪/۰۵ و <۰.۰۵ p. این نتایج نشانگر این بود که کاهش اندازه قطرات فاز روغنی به سطح نانومتر منجر به بهبود کشش پذیری و انعطاف‌پذیری در فیلم‌های نانوامولسیونی در مقایسه با فیلم‌های ماکروامولسیونی می‌گردد. این پدیده می‌تواند به دلیل: ۱) نسبت سطح به حجم بالای نانوقطرات و در نتیجه کاهش بیشتر برهمکنش‌های بین بیopolymer-بیopolymer [۱۱، ۶]، ۲) و یا به دلیل کاهش خروج اسانس روغنی به سطح در فیلم‌های نانوامولسیونی باشد [۱]. نتایج اخیر برای ویژگی SAB با نتایج پژوهش‌های قبلی که نشان داده بودند کاهش در اندازه قطرات اسانس روغنی آویشن‌شیرازی باعث ایجاد برهمکنش‌های بیشتر بین نانوقطرات اسانس روغنی و بسترهای صمغ دانه‌ی ریحان می‌گردد و در نتیجه قابلیت کش آمدن در فیلم‌های نانوامولسیونی بهبود پیدا کرده بود، مطابقت داشت .[۸]

#### ۴-۳- ویژگی‌های مکانیکی

(UTS) استحکام کشش نهایی ( مقاومت در برابر کشش ) و (SAB) کرنش تا نقطه‌ی پاره شدن (قابلیت کش آمدن) دو ویژگی مکانیکی مهم فیلم‌ها هستند که از منحنی‌های تنش حقیقی ( $\sigma$ ) و کرنش هنکی ( $\epsilon_h$ ) به دست می‌آیند [۲۸]. بدون در نظر گرفتن نوع امولسیون و اندازه قطرات، درون‌پوشانی اسانس روغنی دارچین دارای اثر پلاستی‌سایزی بروی ویژگی‌های مکانیکی فیلم‌های CMC بود. براساس جدول ۲ فیلم‌های امولسیونی دارای مقادیر کمتر UTS و بیشتر SAB در مقایسه با فیلم کنترل بودند (p<0.05).

درون‌پوشانی اسانس روغنی احتمالاً باعث تضعیف ساختار به وسیله‌ی از بین بردن و یا جانشینی برهمکنش‌های قوی درون مولکولی با برهمکنش‌های ضعیف بیopolymer-اسانس روغنی می‌گردد. مقادیر UTS تفاوت قابل ملاحظه‌ای بین فیلم‌های حاوی ماکرو و نانوامولسیون در تمامی غلاظت‌های اسانس روغنی دارچین نشان نداد. در مقابل تفاوت

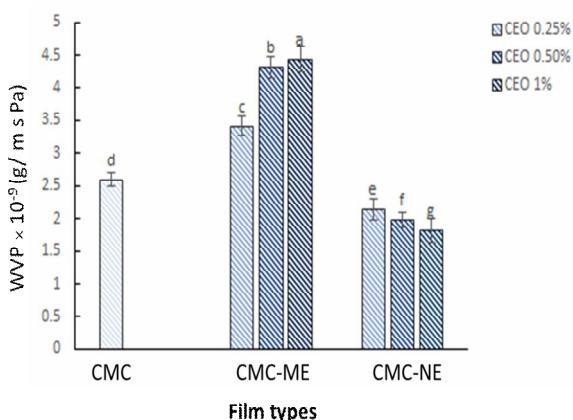
**Table 2** Ultimate Tensile strength (UTS) and Strain at break point (SAB) of control and CMC films incorporated with macro and nano emulsions of CEO at various concentrations.

SAB (%)	UTS (MPa)	Film types
53.56 ± 1.08 <sup>d</sup>	16.41 ± 0.01 <sup>a</sup>	CMC
55.60 ± 0.34 <sup>d</sup>	8.96 ± 3.04 <sup>b</sup>	CMC-ME-CEO 0.25%
67.12 ± 1.23 <sup>c</sup>	7.60 ± 3.02 <sup>b</sup>	CMC-ME-CEO 0.50%
80.00 ± 1.06 <sup>b</sup>	5.84 ± 2.78 <sup>b</sup>	CMC-ME-CEO 1%
58.62 ± 3.76 <sup>cd</sup>	6.46 ± 0.69 <sup>b</sup>	CMC-NE-CEO 0.25%
82.05 ± 1.76 <sup>b</sup>	6.25 ± 0.05 <sup>b</sup>	CMC-NE-CEO 0.50%
94.77 ± 2.35 <sup>a</sup>	6.05 ± 2.39 <sup>b</sup>	CMC-NE-CEO 1%

Values were given as mean ± standard deviations. Different superscripts in the same column indicate significant differences (p < 0.05).

بودند که این امر می‌تواند دلیل قانع کننده‌ای بر پایین بودن مقادیر WVP این فیلم‌ها باشد.

اندازه‌ی قطرات بزرگ‌تر و بالا بودن PDI در محلول ماکروامولسیونی باعث تشدید پدیده‌های ناپایداری مانند: انبوهش و روشنی‌تی در طول خشک شدن فیلم می‌گردد که ممکن است باعث ایجاد میکرومنافذ در سرتاسر فیلم و در نتیجه منجر به نفوذپذیری بالای مولکول‌های آب از میان یسترهای گردد. به علاوه جدایی فاز باعث کاهش آب‌گریزی در برخی از قسمت‌های پلیمر می‌گردد، این پدیده‌های ناپایداری در غلظت‌های بالای اسانس‌روغنی تشدید پیدا می‌کرد. نتایج مشابهی توسط داشی‌پور و همکاران [۸]، گزارش شد آن‌ها نشان دادند که افزایش در غلظت ماکروقطرات اسانس‌روغنی آویشن‌شیرازی باعث تشدید WVP در فیلم‌های امولسیونی بر پایه CMC گردید. آن‌ها توده‌ای شدن ماکروقطرات و در نتیجه کاهش بهم پیوستگی ساختاریرا عاملی برای تسهیل انتشار مولکول‌های آب از میان بستر فیلم اعلام کردند [۷]. همچنین این نتایج با یافته‌های مطالعات دیگر در مورد WVP فیلم‌های ایزوله‌ی پروتئین سویا/ سینمالدید و اسانس‌روغنی کارواکرول [۳۲]، آژینات/ اسانس‌روغنی لیموسینز، آویشن، مریم گلی [۶]، کیتوزان/ اوئیک اسید [۲۳] مطابقت داشت.



**Fig 3** WVP of the control CMC film and films loaded with ME and NE of CEO at different concentration.

#### ۴- نتیجه‌گیری

مقایسه‌ی ویژگی‌های مختلف فیزیکی‌شیمیایی فیلم‌های کربوکسی‌متیل سلولز حاوی ماکرو و نانومولسیون اسانس‌روغنی دارچین تفاوت‌های قابل ملاحظه‌ای را نشان داد. کاهش در توزیع و اندازه‌ی قطرات امولسیون منجر به جذب بیشتر بیopolymer به سطح نانوقطرات گردید و در نتیجه پایداری

#### ۳-۵- نفوذپذیری به بخارآب (WVP)

برای جلوگیری از افت کیفیت محصولات غذایی در طول انبارمانی، فیلم‌های بسته‌بندی بایستی بازدارندگی مناسبی در برابر انتقال رطوبت از ماده‌ی غذایی به محیط اطراف و بالعکس داشته باشند. از این‌رو WVP یک پارامتر مهم در تعیین ویژگی‌های عملکردی فیلم‌های خوراکی محسوب می‌شود [۲۹]. تأثیر درون‌پوشانی ماکرو و نانومولسیون بر روی WVP فیلم‌های CMC در شکل ۳ نشان داده شده است. مقادیر WVP فیلم کنترل  $3 \times 10^{-9} \text{ g / m s Pa}$  بود که با افزودن ماکروامولسیون اسانس‌روغنی دارچین افزایش قابل ملاحظه‌ای را به  $4/43 \times 10^{-9} \text{ g / m s Pa}$  و  $3/4 \times 10^{-9} \text{ g / m s Pa}$  داد. مقادیر WVP در مقایسه با فیلم کنترل به مقادیر  $10^{-9} \text{ g / m s Pa}$  در مقدار  $0/25\%$  و  $1$  اسانس‌روغنی به ترتیب نشان داد ( $p < 0.05$ ). در مقابل فیلم‌های حاوی نانومولسیون اسانس‌روغنی دارچین به‌طور قابل ملاحظه‌ای باعث کاهش WVP در مقایسه با فیلم کنترل به مقادیر  $1/14 \times 10^{-9} \text{ g / m s Pa}$  و  $1/8 \times 10^{-9} \text{ g / m s Pa}$  به ترتیب برای  $0/25\%$  و  $1$  اسانس‌روغنی شدند ( $p < 0.05$ ). این نتایج بیانگر این بود که کاهش در اندازه‌ی قطرات اسانس‌روغنی دارچین از ماکرو به نانوقطرات دارای تأثیر مهمی در کنترل میزان انتشار بخار آب از میان بستر فیلم است. مقادیر WVP فیلم‌ها بستگی به حلالیت و قابلیت نفوذپذیری مولکول‌های بخار آب از میان بستر فیلم دارد. اسانس‌های روغنی جزء ترکیبات غیرقطبی محسوب می‌شوند که می‌توانند با افزایش ماهیت آب‌گریزی بستر فاکتور حلالیت را کاهش دهند با این وجود، آن‌ها می‌توانند فاکتور نفوذپذیری را افزایش یا کاهش دهند که بستگی به نوع، سازگاری و نحوه‌ی توزیع قطرات روغن در بستر پلیمر دارد. اسانس‌های روغنی دارای اثر پلاستی‌سایزرزی بر روی ویژگی‌های مکانیکی فیلم‌ها هستند که ممکن است باعث ایجاد بستر باز و در نتیجه افزایش قابلیت نفوذپذیری مولکول‌های آب را منجر شوند. از طرف دیگر تشکیل شبکه‌ی درون لپیدی در بستر فیلم باعث ایجاد مسیر پیچ و خم برای عبور مولکول‌های آب از فیلم می‌گردد، در نتیجه تأثیر نهایی اسانس‌روغنی بر روی WVP فیلم‌های امولسیونی، بستگی به این دارد که کدام مکانیسم بر مکانیسم‌های دیگر غالب شود [۳۰، ۳۱]. در فیلم‌های حاوی نانومولسیون اسانس‌روغنی دارچین دارای ساختار متراکم و فشرده براساس تصاویر حاصل از SEM، ضخامت بیشتر و همچنین دارای پخش شوندگی یکنواخت فاز لپیدی در بستر

- [6] Acevedo-Fani, A., Salvia-Trujillo, L., Rojas-Graü, M. A., & Martín-Belloso, Olga. (2015). Edible films from essential-oil-loaded nanoemulsions: Physicochemical characterization and antimicrobial properties. *Journal of Food Hydrocolloids*, 47, 168-177.
- [7] Dashipour, A., Razavilar, V., Hosseini, H., Shojaee-Aliabadi, S., Bruce German, J., Ghanati, K., Khakpourf, M., & Khaksar, R. (2015). Antioxidant and antimicrobial carboxymethyl cellulose films containing *Zataria multiflora* essential oil. *International Journal of Biological Macromolecules*, 72, 606-613.
- [8] Hashemi Gahrue, H., Ziae, E., Eskandari, M.H., & Hosseini, S. M. H. (2017). Characterization of basil seed gum-based edible films incorporated with *Zatariamultiflora* essential oil nanoemulsion. *Journal of Carbohydrate Polymers*, 166, 93–103.
- [9] Chen, H., Hu, X., Chen, E., Wu, S., McClements, D. J., Liu, S., Li, B., & Li, Y. (2016). Preparation, characterization, and properties of chitosan films withcinnamaldehyde nanoemulsions. *Journal of Food Hydrocolloids*, 61, 662-671.
- [10] Ojagh, S. M., Rezaei, M., Razavi, S. H., & Hosseini, S. M. H. (2010). Effect of chitosan coatings enriched with cinnamon oil on the quality of refrigerated rainbow trout. *Journal of Food Chemistry*, 120, 193-198.
- [11] Otoni, C. G., Moura, M. R., Aouada, F. A., Camilloto, G. P., Cruz, R. S., Lorevice, M. V., Soares, N. F. F., & Mattoso, L. H. C. (2014). Antimicrobial and physical-mechanical properties of pectin/papaya puree/cinnamaldehyde nanoemulsion edible composite films. *Journal of Food Hydrocolloids*, 41, 188-194.
- [12] Shadman, S., Hosseini, S. E., Ershad-Langroudi, H., & Shabani, S. (2017). Evaluation of the effect of a sunflower oil-based nanoemulsion with *Zataria multiflora* Boiss essential oil on the physicochemical properties of rainbow trout (*Oncorhynchus mykiss*) fillets during cold storage. *Journal of LWT - Food Science and Technology*, 79, 511-517.
- [13] Zhang, S., Zhang, M., Fang, Z., & Liu, Y. (2017). Preparation and characterization of blended cloves/cinnamon essential oil nanoemulsions. *Journal of LWT - Food Science and Technology*, 75, 316-322.
- [14] Otoni, C. G., Avena-Bustillos, R. J., Olsen, C. W., Bilbao-Sainz, C., & McHugh, T. H. (2016). Mechanical and water barrier properties of isolated soy protein

نانومولسیون در بستر فیلم امولسیونی بهبود پیدا کرد. تصاویر میکروسکوپی نشانگر سطحی صاف و یکنواخت و مقطع عرضی متراکم برای فیلم‌های نانومولسیونی بود به همین دلیل مسیر پیچ و خمی برای عبور مولکول‌های آب از بستر فیلم افزایش پیدا کرد که متعاقباً باعث کاهش در WVP فیلم‌های نانومولسیونی گردید، در مقابل ساختار پرمنفذ در نتیجه‌ی توده‌ای شدن ماکروقطرات و موقع پدیده‌ی رونشینی منجر به افزایش نفوذپذیری مولکول‌های آب از میان بستر فیلم‌های ماکرومولسیونی گردید. کاهش ارتباطات بین زنجیره‌ای بیشتر در بیوپلیمر به وسیله‌ی نانوقطرات باعث ایجاد فیلم انعطاف‌پذیرتر از فیلم‌های ماکرومولسیونی گردید که این نتایج به وسیله‌ی افزایش بیشتر در SAB براساس آنالیزهای مکانیکی قابل تفسیر بود. این مطالعه، نوع جدیدی از فیلم بسته‌بندی نانوفعال با برخی ویژگی‌های عملکردی بهبود یافته را معرفی کرد.

## ۵- منابع

- [1] Noshirvani, N., Ghanbarzadeh, B., Rezaei Mokarram, R., Hashemi, M., & Coma, V. (2017). Preparation and characterization of active emulsified films based on chitosan-carboxymethyl cellulose containing zinc oxide nano particles. *International Journal of Biological Macromolecules*, 2017, 99, 530-538.
- [2] Ghanbarzadeh, B., & Almasi, H. (2011). Physical properties of edible emulsified films based on carboxymethyl cellulose and oleic acid. *International Journal of Biological Macromolecules*, 48, 44-49.
- [3] You, Y., Zhang, H., Liu\*, Y., Lei, B. (2016). Transparent sunlight conversion film based on carboxymethyl cellulose and carbon dots. *Journal of Carbohydrate Polymers*, 151, 245–250.
- [4] Noshirvani, N., Ghanbarzadeh, B., Gardrat, C., Rezaei- Mokarram, R., Hashemi, M., LeCoz, C., & Coma, V. (2017). Cinnamon and ginger essential oils to improve antifungal, physical and mechanical properties of chitosan-carboxymethyl cellulose films. *Journal of Food Hydrocolloids*, 70, 36-45.
- [5] Sahraee, S., M. Milani, J., Ghanbarzadeh, G., Hamishehkar, H. (2017). Physicochemical and antifungal properties of bio-nanocomposite film based on gelatin-chitin nanoparticles. *International Journal of Biological Macromolecules*, 97, 373-381.

- [24] McClements, D. J. (2005). Food emulsions: principles, practice, and techniques. BocaRaton, Florida, USA: CRC Press.
- [25] Fabra, M. J., Perez-Masia, R., Talens, P., & Chiralt, A. (2011). Influence of the homogenization conditions and lipid self-association on properties of sodium caseinate based films containing oleic and stearic acids. *Journal of Food Hydrocolloids*, 25 (5), 1112-1121.
- [26] Vargas, M., Albors, A., Chiralt, A., & González-Martínez, C. (2009). Characterization of chitosan–oleic acid composite films. *Journal of Food Hydrocolloids*, 23, 536-547.
- [27] Villalobos, R., Chanona, J., Hernández, P., Gutiérrez, G., & Chiralt, A. (2005). Gloss and transparency of hydroxypropyl methylcellulose films containing surfactants as affected by their microstructure. *Journal of Food Hydrocolloids*, 19, 53-61.
- [28] McHugh, T. H., & Krochta, J. M. (1994). Sorbitol vs glycerol e plasticized whey protein edible films: integrated oxygen permeability and tensile property evaluation. *Journal of Agricultural and Food Chemistry*, 42, 841-845.
- [29] Ma, X., Chang, P. R., & Yu, J. (2008). Properties of biodegradable thermoplastic pea starch/carboxymethyl cellulose and pea starch/microcrystalline cellulose composites. *Journal of Carbohydrate Polymers*, 72(3), 369-375.
- [30] C.Rodrigues, D., P.Cunha, A., M.A.Silva, L., H.S.Rodrigues, T., Izabel Gallão, M.,&M.C.Azeredo, H. (2018). Emulsion films from tamarindkernel xyloglucan and sesame seed oil by different emulsification techniques. *Journal of Food Hydrocolloids*, 77, 270-276.
- [31] Han, Y., Yu, M., & Wang, L. (2018). Physical and antimicrobial properties of sodium alginate/carboxymethyl cellulose films incorporated with cinnamon essential oil. *Journal of Food Packaging and Shelf Life*, 15, 35-42.
- [32] Otoni, C. G., Avena-Bustillos, R. J., Olsen, C. W., Bilbao-Sainz, C., & McHugh, T. H. (2016). Mechanical and water barrier properties of isolated soy protein compositeable films as affected by carvacrol and cinnamaldehyde micro and nanoemulsions. *Journal of Food Hydrocolloids*, 57, 72-79.
- compositedible films as affected by carvacrol and cinnamaldehyde micro and nanoemulsions. *Journal of Food Hydrocolloids*, 57, 72-79.
- [15] Otoni, C. G., Pontes, S. F. O., Medeiros, E. A. A., & Soares, N. F. F. (2014). Edible films from methylcellulose and nanoemulsions of clove bud (*Syzygium aromaticum*) and oregano(*Origanum vulgare*) essential oils as shelf life extenders for sliced bread. *Journal of Agricultural & Food Chemistry*, 62, 5214-5219.
- [16] Wu, J., Liu, H., Ge, S., Wang, S., Qin, Z., Chen, L., Zheng, Q., Liu, Q., & Zhang, Q. (2015). The preparation, characterization, antimicrobial stability and in vitro release evaluation of fish gelatin films incorporated with cinnamon essential oil nanoliposomes. *Journal of Food Hydrocolloids*, 43, 427-435.
- [17] ASTM. (2012). Standard test method for tensile properties of Thin Plastic Sheeting, method D 882.Philadelphia, PA: American Society for Testing Materials.
- [18] ASTM. (1995). Standard test methods for water vapor transmission of materials, method E 96-95. Philadelphia, PA: American Society for Testing Materials.
- [19] Panpipat, W., Dong, M., Xu, X., & Guo, Z. (2013). Thermal properties and nanodispersion behavior of synthesized  $\beta$ -sitosteryl acyl esters: a structure-activity relationship study. *Journal of Colloid and Interface Science*, 407, 177-186.
- [20] Perez-Gago, M. B., & Krochta, J. M. (2001). Lipid particle size effect on water vapor permeability and mechanical properties of whey protein/beeswax emulsion films. *Journal of Agricultural & Food Chemistry*, 49, 996-1002.
- [21] Kentish, S., Wooster, T. J., Ashokkumar, M., Balachandran, S., Mawson, R., & Simons, L. (2008). The use of ultrasonics for nanoemulsion preparation. *Journal of Innovative Food Science and Emerging Technologies*, 9, 170-175.
- [22] Bonilla, J., Atarés, L., Vargas, M., & Chiralt, A. (2012). Effect of essential oils and homogenization conditions on properties of chitosan-based films. *Journal of Food Hydrocolloids*, 26, 9-16.
- [23] Vargas, M., Perdones, Á., Chiralt, A., Cháfer, M., & González-Martínez, C. (2011). Effect of homogenization conditions on physicochemical properties of chitosan-based film-forming dispersions and films. *Journal of Food Hydrocolloids*, 25, 1158-1164.

## **The effects of macro and nano emulsions of cinnamon essential oil on the physicochemical properties of CMC-based emulsified films**

**Fattahi, R.<sup>1</sup>, Ghanbarzadeh, B.<sup>2\*</sup>, Dehghannya, J.<sup>3</sup>**

1. M. Sc. Graduate of Food Science and Technology, Faculty of Agriculture, University of Tabriz, Tabriz, Iran.

2. Professor of Food Science and Technology, Faculty of Agriculture, University of Tabriz, Tabriz, Iran.

3. Assistant Professor of Food Science and Technology, Faculty of Agriculture, University of Tabriz, Tabriz, Iran.

(Received: 2018/03/26 Accepted: 2018/11/26)

Emulsified films based on carboxymethyl cellulose containing macro (ME) and nanoemulsion (NE) of cinnamon essential oil at different concentration were prepared. The dynamic light scattering (DLS) results showed intensified in input energies to emulsion solution led to reducing droplet size ( $D_z$ ) and heterogeneity (PDI). The microstructure of films were analyzed by scanning electron microscopy (SEM), images showed more different structure due to different stabilization behavior of ME and NE in film forming solutions during drying. Increasing in porosity of macroemulsion films and tortuous pathway of nanoemulsion films, caused to water vapor permeability (WVP) of control films from  $2.59 \times 10^{-9}$  g / m s Pa increased to  $4.43 \times 10^{-9}$  g / m s Pa and decreased to  $1.80 \times 10^{-9}$  g / m s Pa in the macro and nanoemulsion films respectively. Plasticizing nature of cinnamon essential oil also higher surface to volume ratio and more interruption interaction between biopolymer chains produced more flexible emulsified films with enhancing in strain at break (SAB) from 53.56% in control film to 80% and 94.77% in ME and NE films respectively.

**Keywords:** Macroemulsion, Nanoemulsion, Emulsified film, Cinnamon essential oil

---

\*Corresponding Author E-Mail Address: Ghanbarzadeh@tabrizu.ac.ir