

ارزیابی فاکتورهای موثر بر خواص مکانیکی، کدورت و نفوذ پذیری نسبت به بخار آب فیلم های خوراکی بر پایه صمغ تراگاکانت با استفاده از روش پاسخ سطح

مریم رضائی تقی آبادی^۱، ندا مفتون آزاد^{۲*}، فوژان بدیعی^۳، سید ابراهیم حسینی^۱

۱- دانشگاه آزاد اسلامی واحد علوم تحقیقات

۲- مرکز تحقیقات کشاورزی و منابع طبیعی فارس، بخش تحقیقات فنی و مهندسی کشاورزی

۳- موسسه تحقیقات فنی و مهندسی کشاورزی

(تاریخ دریافت: ۸۹/۸/۱۶ تاریخ پذیرش: ۹۰/۶/۵)

چکیده

فرمولاسیون امولسیون پوشش فیلم های خوراکی با استفاده از صمغ کتیرا (تراگاکانت) بنوان ماده اصلی تشکیل دهنده فیلم صورت گرفت. برخی آزمایشات برای تعیین غلظت صمغ کتیرا (تراگاکانت)، لیپید و ماده نرم کتنده در فیلم انجام شد و اثرات غلظت های مختلف صمغ کتیرا (۰,۶۵، ۱، ۱,۵، ۲، ۲,۳۵ گرم کتیرا/گرم آب مقطر)، روغن کانولا (۲۳، ۳۰، ۴۰، ۵۰، ۵۸ درصد وزن خشک صمغ کتیرا) و گلیسرول (۳۳، ۴۰، ۵۰، ۵۷، ۶۰، ۶۷ درصد وزن خشک صمغ کتیرا) بر قابلیت نفوذ پذیری نسبت به بخار آب، ویژگی های مکانیکی و کدورت فیلم ها با استفاده از روش سطح پاسخ ارزیابی شد. قابلیت نفوذ پذیری نسبت به بخار آب در محدوده $10^{-11} \text{ g m}^{-1} \text{ s}^{-1} \text{ Pa}^{-1} \times (205-36)$ مشاهده شد و با افزایش غلظت گلیسرول و صمغ افزایش و با افزایش غلظت روغن کاهش یافت. تحت تاثیر ترکیبات فیلم محدوده وسیعی از مقدار مقاومت کششی (۱۵/۷-۶۵/۷ مگا پاسکال) و درصد افزایش طول در نقطه پاره شدن (۷/۸٪/۱/۹۹) مشاهده شد. افزایش محتوی صمغ تراگاکانت و کاهش غلظت گلیسرول باعث افزایش مقاومت کششی شد در حالیکه افزایش طول در نقطه پاره شدن با افزایش غلظت صمغ تراگاکانت و گلیسرول افزایش داشت و با افزایش غلظت روغن کاهش داشت. روغن مهمترین فاکتور موثر بر کدورت بود و با افزایش غلظت روغن کدورت افزایش یافت. مدل های موجود برای نفوذ پذیری بخار آب، مقاومت کششی، درصد افزایش طول، و کدورت دارای مقدار R^2 بالا به ترتیب ($0/983-0/952$ و $0/824-0/940$) بود.

کلید واژگان: کتیرا، خواص مکانیکی، نفوذ پذیری به بخار آب، کدورت، روش سطح پاسخ

* مسئول مکاتبات: neda.maftoonazad@farsagres.ir

منوگلیسیرید های استیله، واکس ها، موم عسل، واکس کارتونیا، واکس کاندلیلا، تری گلیسیرید ها، اسید های چرب، الكل های چرب و رزین ها اشاره نمود. لیپیدها با دارا بودن خصوصیات آب گریزی، چسبندگی و انعطاف پذیری و ساختار کریستالی محکم؛ نفوذ ناپذیری بسیار خوب به رطوبت دارند و به طور طبیعی مانع عبور ملکول های بخار آب می شوند[۵].

نرم کننده اساساً عنوان یک ماده غیر فرار، با نقطه جوش بالا و جدایی ناپذیر بوده، که به مواد دیگر اضافه می شود و ویژگی های مکانیکی و یا فیزیکی آن ماده را تغییر می دهد. پلی اول هایی مانند سوربیتول و گلیسیرون بدلیل توانایی در کاهش باند های هیدروژنی داخلی و افزایش فضای بین مولکولی نرم کننده های موثری هستند[۵].

با در نظر گرفتن اینکه صمغ کتیرا (تراگاکانت)، خاص مناطقی در خاور میانه چون ایران است و با توجه به روند افزایشی در استفاده لز فرآورده های این صمغ در صنایع غذایی، دارویی و آرایشی مطالعه بر روشن های مختلف استفاده از کتیرا ضروری به نظر می رسد. یکی از موارد استفاده از هیدروکلولیدها تولید فیلم خوراکی می باشد که با توجه به کاربرد موثر این فیلم ها /پوشش ها در صنایع غذایی و دارویی این تحقیق برای اولین بار در کشور به منظور فرمولاسیون و تولید پوشش های خوراکی بر پایه صمغ تراگاکانت (کتیرا) انجام گرفته است. بنابراین هدف از انجام این مطالعه درک بهتر برهم کنش اجزا تشکیل دهنده فیلم بر خصوصیات عملگرایی فیلم و نیز تجزیه و تحلیل اثرات پکتین، گلیسیرون و روغن بر نفوذ پذیری فیلم نسبت به بخار آب، خصوصیات مکانیکی و کدورت فیلم بود. از آن جایی که تعداد زیادی فرمولاسیون با استفاده از طرح مرکب مرکزی چرخش پذیر و نیز روش سطح پاسخ طراحی شده است امکان استفاده از فیلم برای موارد کاربردی بخصوص نیز وجود دارد.

۲- مواد و روش ها

۱-۱- مواد

صمغ کتیرای مفتولی از گونه *Gumifier* (شهرستان اقلید، استان فارس، ایران) خریداری شد. غلظت های مختلف صمغ کتیرا بعد از دهیدراته کردن در آب مقطر به مدت ۱۸ ساعت در دمای ۲۰ درجه سانتی گراد به مدت ۴ دقیقه با بالاترین دور مخلوط شد وسپس، گلیسیرون (کیمیا دارو، تهران، ایران) و

۱- مقدمه

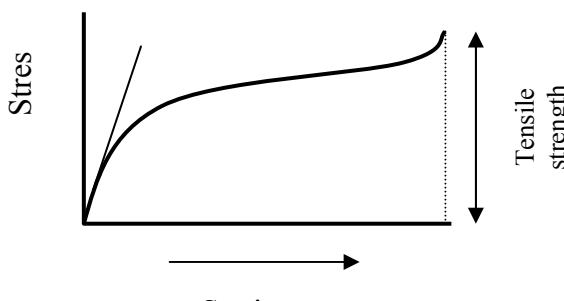
فیلم های خوراکی بصورت لایه های نازک از مواد خوراکی هستند که پس از تولید بر روی مواد غذایی یا بین اجزاء آن ها قرار می گیرند[۱].

ترکیبات اصلی آن ها پلیمر های طبیعی موجود (لیپیدها، پروتئین ها و پلی ساکاریدها) هستند. خواص کاربردی، ارگانولپتیکی، تغذیه ای و مکانیکی یک فیلم خوراکی با اضافه کردن ترکیبات شیمیایی مختلف در مقادیر کم بهبود می یابد. اکثر این فیلم ها به منظور ممانعت از انتقال رطوبت و اکسیژن، حفظ مواد معطر، ترکیبات طعم دهنده و یا روغن ها به کار می روند تا کیفیت و زمان ماندگاری مواد غذایی افزایش یابد. اثر محافظتی فیلم های خوراکی با اضافه کردن مواد ضد میکروبی و آنتی اکسیدان ها افزایش می یابد. از مزایای دیگر فیلم های خوراکی جابجایی آسانتر، بهبود کیفیت، افزایش عمر ماندگاری، قابلیت زیست تخریب پذیری، سهولت دسترسی و هزینه کم مواد بسته بندی است. از سوی دیگر کاهش مواد باقیمانده، منابع قابل بازیافت و ضایعات از طریق چرخه زیست - محیطی عامل جایگزینی موفقیت آمیز فیلم ها و پوشش های خوراکی به جای مواد بسته بندی پلیمری مصنوعی بوده است تمامی این عوامل اساس بررسی های انجام شده توسط محققین مختلف در زمینه خواص محافظتی، مکانیکی و حسی انواع فیلم ها و پوشش های خوراکی در سه دهه اخیر می باشد. [۲].

کتیرا، صمغ تراگاکانت (*Gum Tragacanth*) پلیمری طبیعی است که از ترشح گیاهان نوع *Astragalus Leguminosa* از خانواده زرد داشته و بدون بو و نیمه شفاف و دارای بافت سخت می باشد. در آب محلول است. قابلیت تورم صمغ تراگاکانت در آب برای ایجاد قوام، امولسیون کنندگی و ویسکوزیته از اهمیت ویژه ای برخوردار است. [۳].

محدوده pH صمغ تراگاکانت ۵-۶ است. صمغ تراگاکانت در مقابل سایر صمغ ها، در محدوده وسیعی از pH های اسیدی پایدار است. حتی در pH های بسیار پائین حدود ۲ نیز ژل صمغ تراگاکانت نسبتاً پایدار است. از این رو در صنایع غذایی که ویسکوزیته پایدار و نسبتاً پایین نیاز است از آن استفاده می شود[۴].

انواع مختلفی از ترکیبات لیپیدی به عنوان پوشش های محافظه کار برده شده اند که از این دسته می توان به منوگلیسیرید ها،



شکل ۱ نمایش تغییرات کشش-تنش

۲-۳- اندازه گیری میزان کدورت

با استفاده از روش استاندارد اصلاح شده (۷) میزان کدورت فیلم ها اندازه گیری شد. در این روش فیلم به شکل مستطیل برش داده شد و درون سلول (Novaspec II, Biochrom Ltd, Cambridge, England) اسپکتروفوتومتر (۸۰۰nm-۴۰۰nm) قرار گرفت. طیف جذب برای هر نمونه در محدوده طول موج جذبی (AU.nm) برابر هر نمونه ثبت شد و میزان کدورت بر اساس محاسبه سطح زیر منحنی با استفاده از تکنیک انگارال گیری بدست آمد و بصورت واحد جذب بر حسب نانومتر با واحد (AU.nm) بیان گردید.

۲-۴- اندازه گیری میزان نفوذ بخار آب

با استفاده از روش استاندارد ASTM E96-80-[۸] میزان نفوذ پذیری فیلم ها به بخار آب تعیین شد. در این روش فنجانک های نفوذ ناپذیر شیشه ای که از قبل با محلول اشباع نیترات منیزیم برای حفظ رطوبت نسبی در زیر فیلم پر شده بودند، توسط فیلم پوشانده شد و با گریس محکم گردید، فنجانک های مذکور در دسیکاتور حاوی کلرید کلسیم بدون آب (Merck - ساخت آلمان) برای ایجاد رطوبت نسبی ۰٪ است قرار داده شد و سپس در داخل انکوباتوری با دمای ۲۵ درجه سانتی گراد قرار داده شد و فنجانک ها در فواصل زمانی مشخص از دسیکاتور خارج و با ترازوی دیجیتال percisa (300C-100M-Swiss) وزن شدند. تغییر وزن در طول زمان بصورت منحنی رگرسیون خطی مورد بررسی قرار گرفت و تغییرات وزن بعنوان متغیر وابسته، و زمان (متغیر مستقل) رسم شد. با تقسیم شیب منحنی رگرسیون بر سطحی از فیلم که بخار از آن عبور می کند آهنگ عبور بخار آب (Water Vapour Modulus of elasticity (slope)

روغن مایع کانولا (آفتاب، بهشهر، ایران) و (۳۰ درصد وزن خشک روغن) لستین (serva، نیویورک، آمریکا) اضافه گردید و در بالاترین سرعت به مدت ۱ دقیقه مخلوط گردید. جباب های موجود در محلول ها با قرار دادن ظرف ها در آون تحت خلاء مدل (Vision, 1202 v5، فوشن، کره) از امولسیون خارج شد. فیلم ها با پخش کردن امولسیون ها روی سطح صاف از جنس پلی اتیلن تهیه شدند. امولسیون های پخش شده به مدت ۱۸ ساعت در دمای ۲۵ درجه سانتی گراد و در رطوبت نسبی ۴۰ درصد خشک شدند. تمام فیلم های آماده شده در رطوبت نسبی ۵۳٪ با استفاده از محلول اشباع نیترات منیزیم (سیگما، نیو جرسی، آمریکا) در دمای ۲۵ درجه سانتی گراد به مدت ۷۲ ساعت جهت انجام آزمایش ها متعادل گردیدند. ضخامت فیلم ها توسط دستگاه میکرومتر (Mitutoyo Corp., Morton Grove, IL) در چند نقطه از فیلم ها قبل از انجام آزمایش ها تعیین گردید. ضخامت متوسط فیلم ها بعد از خشک شدن حدود ۰/۰۵ میلی متر بود.

۲-۲- بررسی خواص مکانیکی

خواص مکانیکی فیلم های خوراکی و زیست تخریب پذیر نیز یکی از ارکان مهم جهت انتخاب و بکارگیری آن ها برای مصارف بسته بندی می باشد و به اندازه خواص بازدارندگی آن ها با اهمیت می باشد. معمولاً فیلمی از نظر مکانیکی مطلوب است که در عین حال که مقاومت مکانیکی آن بالا باشد، کشش پذیری و انعطاف پذیری آن نیز بالا بوده و ترد و شکننده نباشد. برای انجام آزمون کشش از دستگاه اینسترون (Sms. Surey.UK, TA X2i Instruments) استفاده شد. نمونه ها به مدت ۷۲ ساعت در دسیکاتور با رطوبت نسبی ۵۳٪ در دمای ۲۵ درجه سانتی گراد نگهداری شدند نمونه های مورد آزمون بوسیله تیغ به شکل مستطیل برش داده شدند، فاصله بین دو فک دستگاه در ابتدای آزمون ۱۲/۷۹ mm تنظیم شد [۶] ویژگی های مکانیکی فیلم با استفاده از منحنی کشش - تنش اندازه گیری گردید.

ماکریم نیرویی که برای پاره شدن فیلم استفاده شده مقاومت کششی فیلم وحداکثر طولی که فیلم در آن پاره می شود درصد افزایش طول فیلم می باشد (شکل ۱).

که در آن bn ضرایب رگرسیونی ثابت و X_1 , X_2 و X 3متغیرهای مستقل کدگذاری شده بودند. آنالیز واریانس و محاسبه ضرایب رگرسیونی با استفاده از نرم افزار Microsoft Excel صورت گرفت. نرم افزار SAS [۹] نیز برای انجام دستور کار Stepwise و ساده‌سازی مدل ها بکار گرفته شد. گراف های سطحی سه بعدی نیز با استفاده از نرم افزار Sigma Plot [۱۰] رسم شدند. جدول ۲، سطوح واقعی و کدگذاری شده فاکتورها و نیز مقادیر پاسخ ها را نشان می دهد.

۷-۲- مدل پیشرفته

داده های حاصل از آزمایش با معادله ۳ برازش داده شد که نتایج آن در جدول ۱ ارائه گردیده است. چهار معادله بدل است آمد و جدول (۲) خلاصه نتایج آنالیز واریانس را برای همه متغیرها نشان می دهد. معادلات ۳ تا ۶ مدل های نفوذ پذیری نسبت به بخار آب (WVP)، افزایش طول در نقطه شکست (EB)، مقاومت کششی (TS) و کدورت (OP) را نشان می دهند.

$$\begin{aligned} WVP &= 14.38 \times 10^{-11} + 2.8*T + 7.68*G - \\ &1.45*O + 0.988*T^2 + 1.99*G^2 + 2.19*O^2 \end{aligned} \quad (3)$$

$$TS = 2.64 + 1.35*T - 0.399*G - 0.481*O + 0.624*T^2 \quad (4)$$

$$\begin{aligned} EB &= 4.13 + 0.610*T + 1.42G - \\ 0.237*O + 0.176*T^2 + 0.255G^2 \end{aligned} \quad (5)$$

$$OP = 286 + 49.46T - 6.44G - 6.80O - 16.6T^2 \quad (6)$$

(Transmission Rate) بدست آمد. با تقسیم آهنگ عبور بخار آب بر اختلاف فشار در دو طرف فیلم میزان نفوذ فیلم (Permeance) بدست آمد. حاصل ضرب میزان نفوذ در ضخامت فیلم میزان نفوذ پذیری فیلم به بخار آب (Water Vapour Permeability)

۲-۵- طرح آزمایشی

در این تحقیق از طرح کاهش یافته فاکتوریل، در سه سطح جهت ارزیابی اثرات اصلی و متقابل فاکتورها استفاده شد. طرح آزمایشی مذکور یک طرح مرکزی بود که در آن سه فاکتور مستقل در پنج سطح انتخاب گردید. سه فاکتور مستقل عبارت از غلظت صمغ کتیرا (T)، غلظت گلیسرول (G) و غلظت روغن (O) در امولسیون تشکیل دهنده فیلم می باشد. متغیرهای مستقل بصورت ۱/۶۸ (کمترین سطح)، ۰ (سطح میانی)، ۱ و ۱/۶۸ (بالاترین سطح) کدگذاری شدند. مقادیر واقعی که از آزمایشات اولیه بدست آمده بودند، مقادیر کدگذاری شده هر سه متغیر مستقل و پاسخ های مربوط به مقادیر وابسته در جدول ۱ نشان داده شده است. ارتباط بین مقادیر کدگذاری شده و مقادیر واقعی با استفاده از فرمول زیر(برای متغیر X) تعیین گردید.

$$Z = (X - X^{\circ}) / \Delta X \quad (\text{معادله ۱})$$

که در آن Z مقدار کدگذاری شده برای متغیر، X مقدار واقعی، X° مقدار واقعی در سطح مرکزی و ΔX مقدار X متناسب با ۱ واحد Z بود. طرح کامل شامل ۱۲ نقطه آزمایشی بود که سطح مرکزی آن جهت تخمین میزان خطای آزمایش و پیش بینی عدم برازش مدل ها ۶ بار تکرار شد. متغیرهای وابسته عبارت از نفوذ پذیری به بخار آب (WVP)، مقاومت کششی (TS)، افزایش طول در نقطه شکست (EB) و کدورت (OP) بودند. نتایج برای مقایسه مقدار آزمایشی و مقادیر پیش بینی شده تجزیه و تحلیل شدند.

۲-۶- تجزیه و تحلیل داده ها

داده ها به منظور برازش معادله زیر (۲) با هریک از متغیرهای وابسته (Y) آنالیز شدند:

$$\begin{aligned} Y &= b_0 + b_1X_1 + b_2X_2 + b_3X_3 + b_{12}X_1X_2 + \\ b_{13}X_1X_3 + b_{23}X_2X_3 + b_{11}X_{12} + b_{22}X_{22} + b_{33}X_{32} \\ &+ b_{123}X_1X_2X_3 \end{aligned} \quad (\text{معادله ۲})$$

جدول ۱ طرح آزمایشی سه متغیر مستقل در سطح در قالب یک طرح مرکب مرکزی چرخش پذیر

* X_1 : غلظت صمغ کتیرا (گرم کتیرا/گرم آب مقطر)، X_2 : غلظت گلیسرول (درصد وزن خشک کتیرا) و X_3 : غلظت لپید (درصد وزن خشک کتیرا)

(کد و واحد) متغیر های وابسته **				متغیر های مستقل *			
Y_1 WVP	Y_2 TS	Y_3 EB	Y_4 OP	X_1 (T)	X_2 (G)	X_3 (O)	
۹/۵۵	۲/۱۳	۲/۹۹	۱۸۵	۱ (-1)	۴۰ (-1)	۳۰ (-1)	۱
۸/۴۵	۱/۴۵	۲/۷۴	۳۰۱	۱ (-1)	۶۰ (۱)	۳۰ (-1)	۲
۲۳/۲	۲/۴۳	۴/۸۵	۱۹۰	۱ (-1)	۴۰ (-1)	۵۰ (۱)	۳
۱۹/۵	۱/۳۲	۴/۶۹	۳۰۳	۱ (-1)	۶۰ (۱)	۵۰ (۱)	۴
۱۶/۲	۵/۴۹	۳/۳۵	۱۹۶	۲ (۱)	۴۰ (-1)	۳۰ (-1)	۵
۱۲/۵	۳/۶۲	۲/۱۹	۳۰۱	۲ (۱)	۶۰ (۱)	۳۰ (-1)	۶
۳۲/۷	۵/۳۱	۶/۰۵	۱۹۵	۲ (۱)	۴۰ (-1)	۵۰ (۱)	۷
۲۸/۳	۴/۴	۵/۹۵	۳۰۳	۲ (۱)	۶۰ (۱)	۵۰ (۱)	۸
۲۳/۵	۳/۰۹	۴/۷۱	۱۸۵	۱/۵ (۰)	۳۳ (-۱/۶۸)	۴۰ (۰)	۹
۲/۰۵	۲/۸۲	۳/۳۳	۳۲۰	۱/۵ (۰)	۶۷ (۱/۶۸)	۴۰ (۰)	۱۰
۱۴/۳	۱/۴۷	۲/۳۵	۲۸۰	۰/۶۵ (-۱/۶۸)	۵۰ (۰)	۴۰ (۰)	۱۱
۱۴/۳	۲/۴۷	۲/۱۳	۳۰۲	۰/۶۵ (-۱/۶۸)	۶۰ (۱)	۴۰ (۰)	۱۲
۳۶	۰/۶۷۲	۷/۸	۲۸۰	۱/۵ (۰)	۴۰ (-1)	۵۸ (۱/۶۸)	۱۳
۳۳	۰/۶۵	۵/۰۷	۳۰۲	۱/۵ (۰)	۶۰ (۱)	۵۸ (۱/۶۸)	۱۴
۲۲/۳	۷/۱۵	۴/۹۱	۲۸۱	۲/۳۵ (۱/۶۸)	۵۰ (۰)	۴۰ (۰)	۱۵
۲۱/۳	۵/۰۲	۴/۶۱	۳۰۳	۲/۳۵ (۱/۶۸)	۶۰ (۱)	۴۰ (۰)	۱۶
۸/۰۸	۴/۳۹	۲/۰۳	۲۸۰	۱/۵ (۰)	۵۰ (۰)	۲۳ (-۱/۶۸)	۱۷
۶/۶۲	۱/۹۷	۱/۹۹	۳۰۰	۱/۵ (۰)	۶۰ (۱)	۲۳ (-۱/۶۸)	۱۸
۱۵	۲/۹۴	۴/۳۴	۲۸۵	۱/۵ (۰)	۵۰ (۰)	۴۰ (۰)	(x6)***۱۹

** Y_1 : نفوذ پذیری بخار آب، Y_2 : مقاومت کششی (MPa)، Y_3 : افزایش طول در نقطه شکست (%)، Y_4 : کدورت (AU.nm).

***: ۶ تکرار

جدول ۲ ضریب رگرسیون و آنالیز واریانس برای پاسخ های مربوط به متغیر ها.

ضریب کدورت	درصد افزایش طول مقاومت کششی	نفوذ پذیری نسبت به بخار آب	ضریب
۲۸۶***	۴/۱۷***	۰/۲۸۸***	b_0
			خطی
۱/۴۹	۰/۵۸۸***	۱/۴۴***	b_1
۰/۵۸۸	۱/۴۱***	-۰/۴۱۲**	b_2
۴۹/۳***	-۰/۲۳۳**	-۰/۴۳۴**	b_3
			اثر متقابل
-۰/۷۵	۰/۲۰۶	۰/۰۵۴	b_{12}
-۱/۶۷	۰/۰۷۹	-۰/۲۹۳	b_{13}
۰/۰۰۲	۰/۰۵۱	۰/۰۴۷	b_{23}
			درجه دو
-۶/۴۴	-۰/۱۷۸***	۰/۰۴۷***	b_{11}
-۶/۸۰**	۰/۲۵۳***	-۰/۲۴۸	b_{22}
-۱۶/۵**	-۰/۰۰۴۸	-۰/۰۰۰	b_{33}
۰/۷۵***	-۰/۰۰۰۳	۰/۱۷۴	b_{123}
۰/۹۴۰	۰/۹۰۲	۰/۸۲۴	R^2
۷۴/۴	۷۲/۰۳	۲۲/۱	F
NS	NS	NS	عدم برازش

NS: عدم وجود اختلاف معنی دار

($P < 0.01$) بسیار معنی دار ***

($P < 0.05$) معنی دار

٣- بحث و نتائج

۳-۱- خواص مکانیکی فیلم های بر پایه صمغ

کیمیا (تم اگاہانت)

مختلفی مانند وجود سوراخ های ریز که به خواص ممانعت کننده فیلم آسیب می زند عاری باشد. پوشش خوراکی همچنین می تواند آسیب های واردہ به مواد غذایی را طی حمل و جابجایی کاهش دهد [۱۲]. مقاومت کششی، حداکثر کششی که فیلم تحمل میکند تا پاره شود (TS) و کشیدگی یا افزایش طول در نقطه شکست (EB)، درصد افزایش طول نمونه در زمان پاره شدن است [۱۳]. ضریب الاستیستیته (EM) نیز نشان دهنده سختی فیلم است [۱۲] ویژگی های مکانیکی فیلم بستگی به شرایط تولید فیلم دارد (جدول ۱). محدوده وسیعی از مقدار $7/15$ MPa TS و $0/65$ وبرای افزایش طول در نقطه پاره شدن (EB) از $7/8\%$ - $1/99$ را نشان می دهد. مقاومت کششی فیلم بر پایه صمغ کثیرا تحت تاثیر اثرات خطی غلطت صمغ کثیرا گلیسرول و اثر متقابل صمغ کثیرا، گلیسرول و روغن بود (جدول ۲). با

ویژگی های مواد بسته بندی بستگی به کاربرد های آن دارد. بطور کلی فیلم خوراکی باید نسبت به فشارهایی که ضمن استفاده و حمل و نقل به آن وارد می شود مقاوم باشد تا استحکام و همچنین ویژگی های ممانعت کنندگی خود را حفظ کند [۱۱]. ماتریس سه بعدی ساخته شده از مولکول های پلی ساکارید تعیین کننده ویژگی های مکانیکی فیلم است. واکنش بین پلی ساکارید و مولکول های کوچکی مانند آب، نرم کننده، لیپیدها و سایر افزودنی های پراکنده در فضای ماتریس نیز در رفتارهای مکانیکی فیلم ها موثر می باشد. استحکام یک فیلم سبب می شود که فیلم از عیوب

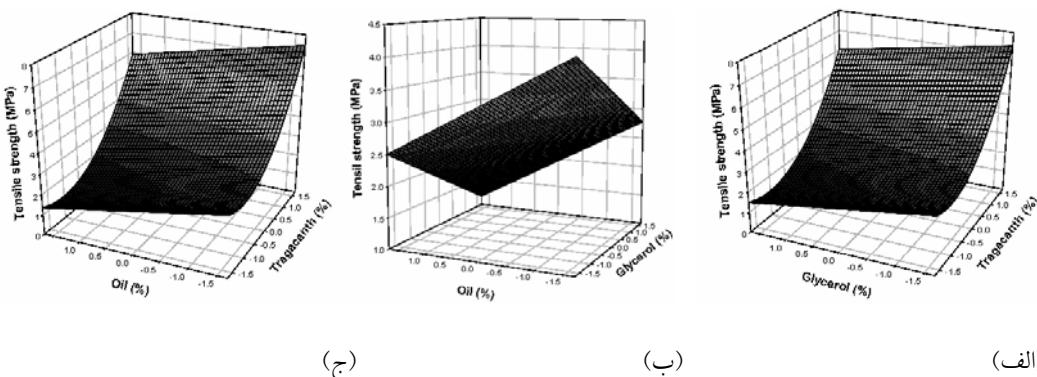
صمع کتیرا با افزایش و توزیع ناهمگن گلbul های لیپیدی بزرگتر درون فیلم طی خشک شدن کاهش می یابد. کشش پذیری بالای فیلم، همیشه یک مشخصه مطلوب است که با درصد بالای افزایش طول در زمان پاره شدن (EB) مشخص می شود، افزایش طول در زمان پاره شدن فیلم های بر پایه صمع کتیرا بصورت خطی تحت تاثیر غلظت صمع کتیرا و گلیسرول ولیپید و اثر درجه دوم صمع کتیرا و گلیسرول قرار داشت (جدول ۲) فیلم های صمع کتیرا افزایش در EB را با افزایش غلظت صمع کتیرا نشان دادند (شکل های ۳ الف و ب)، همچنین افزایش در محتوی مولکول گلیسرول EB را افزایش می دهد (شکل های ۳ الف و ج). این صفت نیز در ارتباط با جایگزینی باند هیدروژنی کتیرا - کتیرا با کتیرا - گلیسرول است که باعث افزایش حرکات زنجیره ها و کشش پذیری فیلم میشود. بنابراین میتوان انتظار داشت اغلب فیلم های کشش پذیر در غلظت های بالای گلیسرول وزن خشک صمع کتیرا) شکل گیرد و پایین ترین افزایش طول در زمان پاره شدن نیز در پایین ترین غلظت گلیسرول (۳۳٪/بر پایه وزن خشک صمع کتیرا) مشاهده شد. افزایش میزان گلیسرول به بالاتر از ۷۰٪ فیلمی چسبناک و خیس تولید کرد، بعلاوه همانطور که در قبل اشاره شد افزایش در غلظت نرم کننده پایداری فیلم را کاهش می دهد.

۲-۳- کدورت فیلم های بر پایه صمع کتیرا (تراگاکانت)

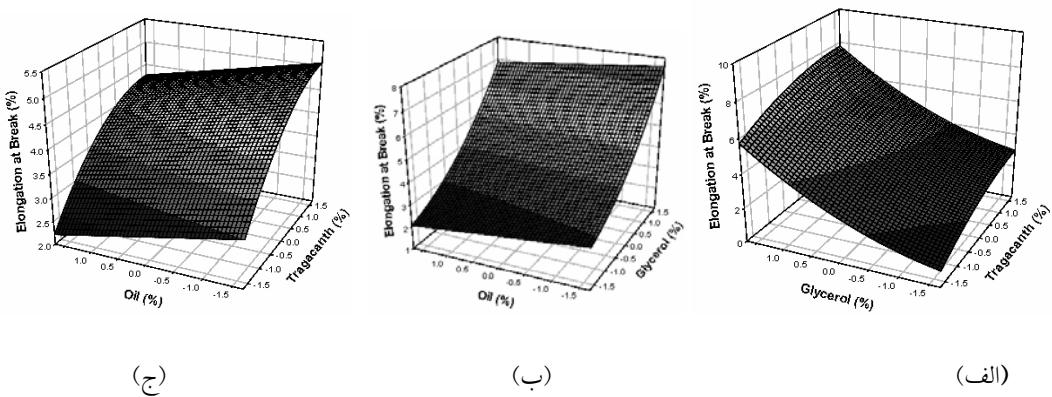
بررسی ویژگی های جذبی فیلم درک کاملتری از ساختار فیلم ارائه می دهد. زمانیکه فیلم بعنوان پوشش سطحی استفاده می شود کدورت مورد مهمی خواهد بود، جدول ۲ فاکتورهای موثر بر کدورت فیلم را نشان میدهدن. مهمترین فاکتور در ارتباط با کدورت فیلم غلظت لیپید است. کدورت فیلم تحت اثرات خطی غلظت لیپید و اثر درجه دوم لیپید و گلیسرول و اثرات متقابل سه متغیرهستند (شکل ۴، الف و ب)، انتظار میروند که بیشتر فیلم های شفاف در کمترین غلظت لیپید (۲۳٪/بر پایه وزن خشک صمع کتیرا) تشکیل شوند. نتایج بدست آمده در بررسی فیلم های بر پایه پکتین توسط مفتون آزاد، راماسوامی و مارکوت [۶] نیز نشان داد که افزایش موم زنبور عسل باعث افزایش کدورت فیلم ها گردیده است.

افزایش غلظت صمع کتیرا مقاومت کششی در فیلم های صمع کتیرا افزایش یافت شکل های (۱ الف و ب). دلیل اینکه چرا صمع کتیرا اثر معنی دار تری نسبت به لیپید نشان می دهد این است که ماتریس تشکیل دهنده فیلم صمع کتیرا سهم بیشتری نسبت به اجزاء پخش شده (لیپید) در مقاومت مکانیکی فیلم دارد. طی خشک شدن امولسیون فیلم حاوی غلظت بالای صمع کتیرا بخار آب از شبکه پلی ساکاریدی خارج میشود، که در نتیجه مجاورت زنجیره های صمع کتیرا راحت تر بوده و بنابراین شکل گیری ماتریس متراکم آسان تر می شود. انتظار میروند در غلظت بالای صمع کتیرا (۲۴ گرم/۱۰۰ میلی لیتر) و غلظت پایین گلیسرول (۳۳٪/بر پایه وزن خشک صمع کتیرا) فیلم با پایداری بیشتر شکل بکرید (شکل ۲ الف). در حقیقت با افزایش محتوی گلیسرول، مقاومت کششی فیلم کاهش می یابد. ضعیف ترین فیلم در پایین ترین غلظت صمع کتیرا (۱۰۰ گرم / ۱۰۰ میلی لیتر) و بالاترین محتوی گلیسرول (۶۷٪/بر پایه وزن صمع کتیرا) تشکیل شد.

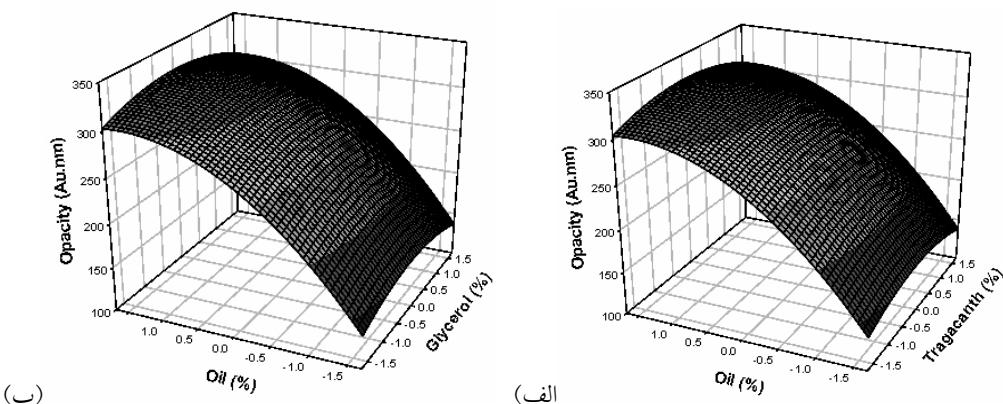
تعداد زیاد گروه های هیدروکسیل در مولکول های صمع کتیرا مسئول ایجاد پیوند های بیشمار هیدروژنی بین زنجیره های مولکولی صمع کتیرا است و واکنش های وسیع بین زنجیره ای به مقاومت مکانیکی بالای آن کمک میکند. قرار گرفتن مولکول های گلیسرول در شبکه فیلم صمع کتیرا احتمالاً سبب توسعه باند های هیدروژنی گلیسرول- کتیرا بجای برخی باند های هیدروژنی کتیرا - کتیرا میگردد و درنتیجه واکنش های مستقیم بین زنجیره های مولکولی کاهش می یابد، و سبب افزایش تحرکات مولکولی می گردد و در نتیجه مقاومت مکانیکی فیلم کاهش می یابد [۴]. نتایج مشابه بوسیله گنتارد، همکاران [۱۵] برای فیلم های گلوتن گندم، و مفتون آزاد و همکاران [۶] برای فیلم های پکتین حاوی سوریتول مشاهده شد. با توجه به جدول ۲ لیپیدها اثر معنی داری بر مقاومت کششی دارند، (شکل های ۲ الف و ج) نیز نشان می دهند که افزایش مقدار لیپید در ساختار فیلم مقاومت کششی فیلم را به آرامی کاهش می دهد، این مسئله احتمالاً بعلت پیوستگی کمتر فیلم در نتیجه پراکنده گلbul های لیپید درون فیلم است. دیفورت و ویلی [۲] نشان دادند که هر چه قطر گلbul لیپید کوچکتر و پخش یکنواخت آن ها درون ماتریس متیل سلولز بیشتر باشد مقاومت کششی و درصد افزایش طول بالاتر خواهد بود. ازین رو مقاومت مکانیکی با افزایش مقدار لیپید در فیلم های برپایه



شکل ۲ نمایش تاثیر (الف) تاثیر درصد گلیسرول و درصد غلظت صمغ کتیرا ، (ب) تاثیر درصد روغن و درصد گلیسرول و (ج) تاثیر درصد روغن و درصد گلیسرول بر مقاومت کششی فیلم خوراکی بر پایه صمغ کتیرا (تراگاکانت)



شکل ۳ نمایش تاثیر (الف) تاثیر درصد گلیسرول و درصد غلظت صمغ کتیرا ، (ب) تاثیر درصد روغن و درصد گلیسرول و (ج) تاثیر درصد روغن و درصد غلظت صمغ کتیرا بر افزایش طول در زمان پاره شدن فیلم خوراکی بر پایه صمغ کتیرا (تراگاکانت)



شکل ۴ نمایش تاثیر (الف) تاثیر درصد روغن و درصد غلظت صمغ کتیرا و (ب) تاثیر درصد روغن و درصد گلیسرول بر کدورت فیلم خوراکی بر پایه صمغ کتیرا (تراگاکانت)

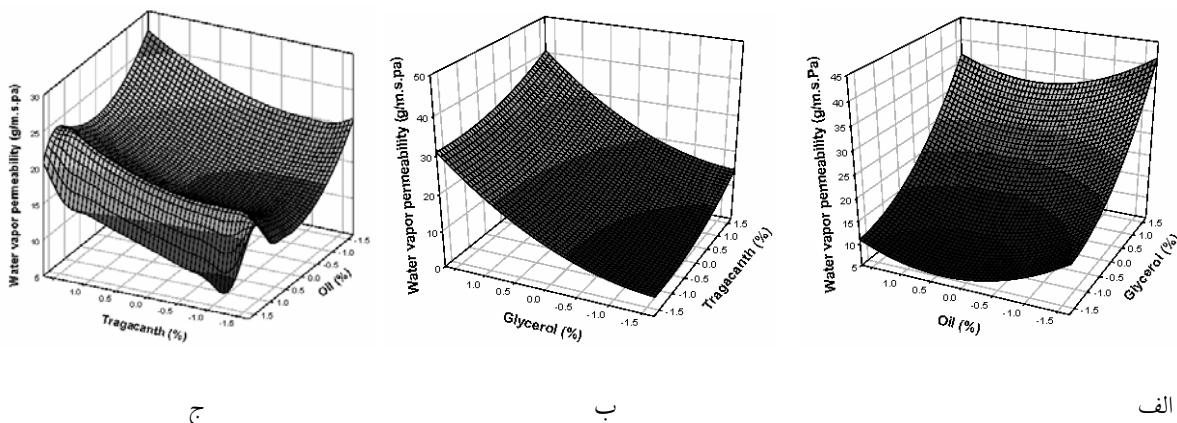
افزایش نفوذ پذیری بخار آب فیلم کمک میکند. علاوه در غلظت های بالا گلیسروول به حالت خوش ای در آمد، ساختار پلیمر را باز کرده و درنتیجه نفوذ پذیری فیلم به رطوبت را بالا می برد [۱۷] غلظت لیپید در فرمولاسیون نیز بر میزان نفوذ پذیری فیلم به بخار آب موثر است. همانطور که (شکل ۵، ج) دیده میشود افزایش غلظت لیپید (روغن کانولا) تا سطوح مرکزی نفوذ پذیری نسبت به بخار آب فیلم را کاهش داده اما با افزایش غلظت لیپید بیش از سطح مرکزی نفوذ پذیری شروع به افزایش میکند. در حقیقت کمترین میزان نفوذ پذیری فیلم نسبت به بخار در فیلم های در سطح مرکزی میزان لیپید بدست آمد. در غلظت های بالاتر لیپید در مرحله حشک شدن فیلم گلbul های بزرگتری ایجاد میکند و سبب از هم گسیختن ساختار پیوسته فیلم ها میگردد و در نتیجه باعث بالا رفتن نفوذ پذیری فیلم نسبت به بخار آب می شود [۱۸]. علاوه بر این ساپورا و لاپوزا [۱۹] توضیح دادند که افزایش غلظت اسید استئاریک بالاتر از یک حد بحرانی باعث ایجاد کریستال های بزرگ لیپید میشود و نقاطی از فیلم عاری از لیپید میشود و در نتیجه سبب تسهیل انتقال بخار آب از آن نقاط میگردد. علت دوباره پایین آمدن قابلیت نفوذ به بخار آب با رسیدن به مقادیر بالای لیپید احتمالاً بدلیل تشکیل یک لایه روغن روی سطح فیلم می باشد. بنظر میرسد که در این حالت فیلم بیشتر به صورت یک فیلم دولایه عمل می کند.

۴- نتیجه گیری

نتایج این تحقیق نشان داد که: اجزاء فیلم تاثیر قابل ملاحظه ای بر ویژگی های فیلم دارند. اثرات غلظت کتیرا (سمع تراگاکانت)، روغن و گلیسروول بر نفوذ پذیری بخار آب، ویژگی های مکانیکی و کدورت فیلم ها با متداولتری پاسخ سطح ارزیابی شد. نفوذ پذیری بخار آب با افزایش غلظت صمع کتیرا (تراگاکانت) و گلیسروول افزایش و با افزایش غلظت روغن کاهش یافت. مقاومت کششی بشدت تحت اثر غلظت صمع کتیرا بود و با افزایش غلظت صمع کتیرا افزایش و با افزایش غلظت گلیسروول و روغن کاهش یافت. اثر صمع کتیرا و گلیسروول بر درصد افزایش طول بسیار معنی دار بود و با افزایش صمع کتیرا و گلیسروول درصد افزایش طول فیلم افزایش یافت. افزایش در غلظت روغن نیز بصورت معنی داری بر افزایش طول موثر بود و باعث کاهش آن گردید.

۳-۳- قابلیت نفوذ پذیری فیلم های بر پایه صمع کتیرا (تراگاکانت) نسبت به بخار آب

یکی از عملکردهای اولیه فیلم یا پوشش خوراکی محدود کردن انتقال رطوبت بین ماده غذایی و محیط اطراف آن، یا بین دو جزء یک فرآورده غذایی ناهمگن است. از اینرو قابلیت نفوذ پذیری نسبت به بخار آب باید در کمترین میزان ممکن باشد [۱۱] قابلیت نفوذ پذیری نسبت به بخار آب در فیلم های بر پایه صمع کتیرا تحت تاثیر اثر خطی غلظت صمع کتیرا، گلیسروول و لیپید (روغن کانولا) و همچنین اثرات درجه دوم کتیرا، گلیسروول و روغن کانولا بود (جدول ۲). همانطور که در (جدول ۱) مشاهده می شود کمترین نفوذ پذیری به بخار آب فیلم مربوط به ردیف ۱۰ و بیشترین آن در ردیف ۱۳ مشاهده میشود. نفوذ پذیری فیلم به بخار با افزایش غلظت صمع کتیرا افزایش یافت (شکل های ۵، الف و ج) این مسئله می تواند به دلیل حضور بالای گروه های هیدروکسیل موجود در صمع کتیرا باشد، که سبب افزایش فعل و انفعال با آب می گردد و به انتقال بخار آب در ساختمان فیلم کمک میکند. بر اساس مطالعات هیگوشی و آگویار [۱۶] قابلیت نفوذ پذیری نسبت به بخار آب فیلم ها وابسته به تعداد گروه های قطبی پلیمر می باشد که باعث جذب مولکول های آب به سمت گروه های قطبی و در نتیجه باعث تسهیل انتقال آب میشود. جدول ۲ نشان می دهد که غلظت صمع کتیرا، لیپید و گلیسروول فاکتورهای مهم و موثر در قابلیت نفوذ نسبت به بخار آب است. (شکل های ۵، الف و ب) نشان میدهدند که قابلیت نفوذ پذیری نسبت به بخار آب با افزایش محتوای گلیسروول افزایش می یابد که با نتایج آزمایشات انجام شده بر فیلم های پروتئین آب پنیر توسط گونتارد، گیلبرت و کیو [۱۱]. بر روی فیلم های ژلان توسط یانگ و پالسون [۱۴]، بر روی فیلم های نشاسته سبب زمینی شیرین توسط مالی، گراسمن، ماتینو و زاریتزکی [۱۷] و بر فیلم های پکتین توسط مفتون آزاد، راما سوامی و مارکوت [۶] مطابق است و بطور کلی عبور بخار آب از یک فیلم آب دوست به توزیع پذیری و حلالت مولکول های آب در ماتریس فیلم وابسته است [۱۸]. داخل شدن مولکول های گلیسروول بین زنجیره های پلیمر باعث افزایش فضای بین زنجیره ها، توسعه انتشار بخار آب درون فیلم و افزایش میزان انتقال بخار آب میشود. همچنین کمک به جذب مولکول های آب به دلیل آب دوست بودن مولکول های گلیسروول نیز به



شکل ۵ نمایش تاثیر (الف) تاثیر در صد گلیسروول و در صد روغن، (ب) تاثیر در صد غلاظت صمغ کتیرا و در صد گلیسروول و (ج) تاثیر در صد روغن و در صد غلاظت صمغ کتیرا بر نفوذ پذیری نسبت به بخار آب فیلم خوراکی بر پایه صمغ کتیرا (ترآگاکانت).

gums did product development. Food technology, 45: 122-123.

- [4]Kester, J. and Fennema, O (1986). Edible films and coatings: A Review. *Food Technology*, 40 (12): 47
 - [5]Banerjee, R . & chen , N . (1995). Functional properties of edible films using whey protein concentrate . *Journal of dairy science*, 78: 539-563.
 - [6]Mafsoonazad, N., Ramasway, H. S. & Marcotte, M.(2007). Evaluation of factors affecting barrier, mechanical and optical properties of pectin_ based films using response surface methodology. *Journal of Process Engineering*, 30: 539-563.
 - [7]BSI. 1968. British Standards Institution , British Standard 1743.
 - [8]ASTM.1987.Annual Book of ASTM Standard , American Society for Testing and Materials, Philadelphia, PA.
 - [9]SAS (1999). Software program. User's guide: Statistics, Cary, NC: SAS Institute, Inc.
 - [10]SigmaPlot, (2001). Aspire Software International, Ashburn, VA.
 - [11]Gontard, N., Guilbert, S., and Cuq, J. 1992. Edible wheat gluten films: Influence of the main process variables on film properties using response surface methodology. *Journal of Food Science*, 57(1): 190-195.
 - [12]Chen, H. 1995. Functional properties and application of edible films made of milk proteins. *Journal of Dairy Science*, 78: 2563-2583.
 - [13]Gennadios, A., Weller, C.L., and Testin, R. F. 1993. Properties modification of edible wheat gluten-based films. *Transactions of the*

غلظت روغن فاکتور اصلی موثر در میزان کدورت بود و با افزایش غلظت روغن میزان کدورت افزایش یافت. همچنین اثرات متقابل سه فاکتور صمغ کثیراً روغن و گلیسرول نیز در میزان کدورت فیلم موثر بودند. مدل های موجود برای نفوذ پذیری بخار آب، درصد افزایش طول، مقاومت کشی و کدورت دارای مقدار R^2 بالا به ترتیب (۰/۹۸۳ - ۰/۸۲۴ - ۰/۹۵۲ - ۰/۹۴۰) می باشد. بکارگیری روش سطح پاسخ در مطالعه شرایط پیچیده تشکیل فیلم و تاثیر متغیر های مختلف از کارآیی خوبی برخوردار بود. به منظور بهینه سازی شرایط تشکیل فیلم سایر فاکتورها مانند نوع استفاده از فیلم و تکنیک های کاربردی نیز باید مورد توجه قرار گیرد. استفاده از فیلم کثیراً با توجه نقش های کاربردی آن پتانسیل خوبی در تولید فیلم خود را کم محسوب می شود.

٥- منابع

- [1] Baldwin, E. A., Nisperos-Carriedo, M. O. & Baker, R. A.(1995). Use of edible coatings to preserve quality of lightly (and slightly) processed products. Critical Reviews in Food Science and Nutrition, 35: 509-524.
 - [2] Debeaufort, F. and Voilley, A. (1995). Effect of surfactants and drying rate on barrier properties of emulsified edible films. International Journal of Food Science and Technology, 30: 183-190.
 - [3] Anonymous. (1991). A Focus on Gum building in texture , stability and emulsification are just some of ways in which

- [17]Mali, S., Grossmann, M. V. E., Garcia, M. A., Matino, M. N. and Zaritzky, N. E. 2004. Barrier, mechanical and optical properties of plasticized yam starch films. *Carbohydrate Polymers*, 56: 129-135.
- [18]Kamper, S. L. and Fennema, O. (1984a). Water vapor permeability of edible bilayer films. *Journal of Food Science*. 49: 1478-1481, 1485.
- [19]Sapru, V. and Labuza T. P. 1994. Dispersed phase concentration effects on water vapor permeability in composite methyl cellulose-stearic acid edible films. *Journal of Food Processing and Preservation*, 18: 359-368.
- American Society of Agricultural Engineers, 36(2): 465-470.
- [14]Yang, L. and Paulson, A.T. 2000. Mechanical and water vapor barrier properties of edible gellan films. *Food Research International*, 33:563-570.
- [15]Gontard, N., Guilbert, S., and Cuq, J. 1993. Water and glycerol as plasticizers affect mechanical and water vapor barrier properties of an edible wheat gluten film. *Journal of Food Science*, 58:206-211.
- [16]Higushi, T. and Aguiar, A. 1959. Water vapor permeability of hydrophilic films *Journal of Pharmacy and Pharmaceutical Sciences*, 48:578.

Evaluation of factors affecting barrier, mechanical and optical properties of tragacanth gum-based edible films using Response surface methodology

Rezaei Taghiabadi, M. ¹, Mafsoonazad, N. ^{2 *}, Badii, F. ³, Hosseini, S. E. ¹

1. Science and Research Branch, Islamic Azad University, Tehran, Iran
2. Fars Research Center for Agriculture and Natural Resources, Department of Agricultural Engineering
3. Agricultural Engineering Research Institute, (AERI), Iran

(Received:89/8/16 Accepted: 90/6/5)

Emulsion coatings were formulated and films were developed using tragacanth gum as the basic structural component. Preliminary experiments were carried out to determine the proper concentration of tragacanth gum, lipid and plasticizers in the film. The effects of different concentrations of tragacanth gum (0.65, 1, 1.5, 2, 2.35 g /g distilled water), canola oil (23, 30, 40, 50, 58 g/g tragacanth dry wt basis) and glycerol (33, 40, 50, 60, 67 g/g tragacanth dry wt basis) on water vapor permeability (WVP), mechanical properties and opacity (OP) of the films were evaluated using the response surface methodology. WVP was observed in the range of $(2.05-36) \times 10^{-11}$ and increased by tragacanth and glycerol concentration and was decreased by oil concentration. Tensile strength and elongation at break ranged between 0.67-7.15 MPa and 1.99 – 7.8%; respectively. Increasing the amount of tragacanth gum and decreasing the glycerol and oil concentration increased tensile strength (TS) while elongation at break (EB) increased by increasing both tragacanth and glycerol concentration and decreased by increasing oil concentration. Oil was the most influential factor that affected opacity, which increased with increasing oil concentration. Models developed for WVP, EB, TS and OP had high coefficient of multiple determination (R^2) values (0.983, 0.952, 0.824, 0.94) respectively.

Key Words : Tragachanth, mechanical properties, Water vapor permeability, Opacity, Response surface methodology

*Corresponding author email address: neda.mafsoonazad@farsagres.ir