

# تهیه فیلم زیست تخریب پذیر از پروتئین دانه گاو دانه و تأثیر کلرور کلسیم بر خصوصیات فیزیکوشیمیایی آن

اکرم عربستانی<sup>۱\*</sup>، مهدی کدیور<sup>۲</sup>، محمد شاهدی<sup>۳</sup>، سید امیر حسین گلی<sup>۴</sup>

تاریخ دریافت مقاله: مرداد ماه ۱۳۹۲

تاریخ پذیرش مقاله: آبان ماه ۱۳۹۲

## چکیده

هدف این تحقیق، بررسی پتانسیل تهیه یک فیلم زیست تخریب پذیر از پروتئین های دانه گاو دانه و تأثیر کلرور کلسیم بر خصوصیات فیلم پروتئینی تهیه شده به منظور بسته بندی مواد غذایی بود. ابتدا فیلم از کنسانتره پروتئینی دانه گاو دانه و گلیسرول تهیه و برخی از خصوصیات فیزیکوشیمیایی آن اندازه گیری شد. در مرحله بعد کلرور کلسیم در چهار سطح ۰/۱، ۰/۴، ۰/۷ و ۱ درصد وزنی/ وزنی کنسانتره پروتئینی به محلول تشکیل دهنده فیلم اضافه و خصوصیات فیزیکوشیمیایی فیلم های تهیه شده مورد ارزیابی قرار گرفت. مطابق با نتایج به دست آمده، در حضور کلرور کلسیم خصوصیات فیزیکوشیمیایی فیلم های تهیه شده به ویژه میزان مواد محلول کل، نفوذ پذیری به رطوبت و میزان آبگریزی آن ها به طور معنی داری بهبود یافت. به نظر می رسد ایجاد اتصال عرضی بین گروه های کربوکسیلیک پروتئین ها و یون های کلسیم عامل اصلی بهبود خصوصیات باشد. البته غلظت کلرور کلسیم نیز عامل مهمی است که باید در نظر گرفته شود.

## واژه های کلیدی

گاو دانه، فیلم زیست تخریب پذیر و کلرور کلسیم.

## ۱- مقدمه

بسته بندی مرحله ای ضروری برای نگهداری، حفظ کیفیت و ایمنی مواد غذایی از زمان فرآوری تا مصرف است. انواع مختلف مواد بسته بندی به سه صورت پوشش، فیلم و ظرف مورد استفاده قرار می گیرند و به دو دسته سنتزی<sup>۵</sup> و زیست تخریب پذیر قابل تقسیم اند [۲]. تجمع انواع مواد سنتزی غیر قابل تجزیه به خصوص انواع مختلف مواد بسته بندی در طبیعت سبب شد تا طبیعی بودن مواد بسته بندی به خصوص برای غذاها، ذاتاً زیست تخریب پذیر و قابل بازیافت شدن به طور جدی مطرح شود. در این راستا بیوپلی مرهای<sup>۶</sup> مختلفی مانند پروتئین ها، پلی ساکاریدها<sup>۷</sup> و چربی ها به عنوان فیلم برای بسته بندی استفاده شده اند [۳].

اگر چه استفاده از فیلم ها و پوشش های خوراکی در محصولات غذایی جدید به نظر می رسد، در واقع پیشینه استفاده از آن ها به قرن ها پیش بر می گردد. موم اولین پوشش خوراکی استفاده شده روی میوه ها و سبزی هاست. چینی ها، پوشش های موم را در قرن های ۱۲ و ۱۳ برای افزایش ماندگاری پرتقال و لیمو استفاده می کردند. اخیراً فیلم ها و پوشش های خوراکی، کاربردهای بیشتری پیدا

۱- دانشجوی دکترای علوم و صنایع غذایی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه صنعتی اصفهان.

(\* نویسنده مسئول: arabestaniakram@yahoo.com)

۲ و ۳- استاد علوم و صنایع غذایی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه صنعتی اصفهان.

۴- استادیار علوم و صنایع غذایی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه صنعتی اصفهان.

5- Synthetic

6- Bio polymer

7- Polysaccharide

افزودنی‌ها مانند نرم‌کننده‌ها (که عمده‌ترین آن‌ها گلیسرول<sup>۶</sup> می‌باشد) در فرمول محلول تشکیل‌دهنده فیلم‌ها نیز سبب تشدید این خاصیت می‌شود، تیمارهای مختلف فیزیکی، شیمیایی و آنزیمی برای کاهش نفوذپذیری به رطوبت و بهبود سایر خصوصیات آن‌ها پیشنهاد شده است [۱۲].

در این تحقیق نیز با توجه به ترکیب اسیدهای آمینه موجود در ساختار پروتئین‌های دانه گاو دانه و غالب بودن اسیدهای آمینه گلوتامیک<sup>۷</sup> و آسپارتیک<sup>۸</sup> (شکل ۱) که جز اسیدهای آمینه اسیدی به شمار می‌آیند [۱۱] سعی شد که با استفاده از یک عامل ایجاد اتصالات عرضی مانند کلرور کلسیم خصوصیات فیلم تهیه شده به ویژه میزان آبگریزی آن بهبود یابد.

کلرور کلسیم نمک سفید رنگی است (شکل ۲) که در محلول به صورت یون کلسیم با دو بار مثبت در آمده و قادر است از طریق واکنش‌های الکترواستاتیک به صورت یک پل بین دو گروه کربوکسیل پروتئین‌ها با بار منفی عمل کرده و در نتیجه باعث استحکام ساختار و شبکه پروتئینی حاصل شود [۴]. از این رو در مرحله دوم تحقیق از کلرور کلسیم به عنوان عامل ایجاد اتصالات عرضی استفاده و تأثیر آن بر خصوصیات فیلم‌های تهیه شده مورد بررسی قرار گرفت.

## ۲- مواد و روش‌ها

دانه گاو دانه از مغازه‌ای محلی در اصفهان تهیه شد. مواد شیمیایی و حلال‌های مورد استفاده در این تحقیق شامل هیدروکسید سدیم، اسیدکلریدریک (۳۷٪)، گلیسرول (۸۷٪) و کلرور کلسیم بوده است.

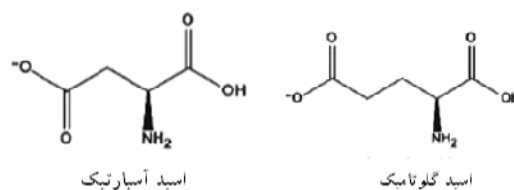
در مرحله اول تحقیق، پروتئین از دانه گاو دانه استخراج شد به این ترتیب که ابتدا دانه‌های گاو دانه آسیاب شده و سپس با نسبت ۱ به ۱۰ وزنی - حجمی در

کرده‌اند که از جمله می‌توان به تهیه روکش برای سوسیس‌ها، پوشش شکلاتی برای مغزها، میوه‌ها و پوشش‌های مومی برای میوه‌ها و سبزی‌ها اشاره کرد.

به طور کلی فیلم‌ها و پوشش‌های خوراکی می‌توانند به صورت لایه‌هایی نازک از مواد روی غذاها یا بین ترکیبات آن‌ها به صورت لفاف<sup>۱</sup>، قلم‌مو زدن<sup>۲</sup>، غوطه‌وری<sup>۳</sup> و اسپری<sup>۴</sup> کردن به کار برده شوند تا انتقال جرم را کنترل و محافظت مکانیکی را تأمین و پذیرش محصولات غذایی را بیشتر کنند [۷].

در این تحقیق نیز ماده اصلی برای تهیه فیلم، پروتئین دانه گاو دانه بود. این گیاه با نام علمی<sup>۵</sup> به خانواده حبوبات تعلق دارد و از آن بیشتر به عنوان علوفه و پوشش گیاهی خاک‌های شور استفاده می‌شود. از آنجایی که گاو دانه منبعی ارزان از پروتئین و انرژی است [۱۱]. پتانسیل خوبی جهت تهیه فیلم‌های پروتئینی دارد.

از این رو، هدف این تحقیق در مرحله اول، تهیه و تعیین برخی خصوصیات فیزیکوشیمیایی فیلم پروتئینی از پروتئین‌های دانه گاو دانه بود. با توجه به این که اکثر فیلم‌های زیست تخریب‌پذیر به سبب طبیعت آبدوست برخی از ترکیبات تشکیل‌دهنده به طور ذاتی نسبت به جذب رطوبت بسیار حساس هستند و همچنین حضور برخی از



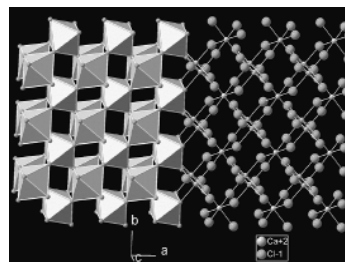
شکل ۱- ساختار شیمیایی اسیدهای آمینه غالب در پروتئین دانه گاو دانه

- 1- Wrapping
- 2- Brushing
- 3- Immersing
- 4- Spraying
- 5- Vicia ervilia

- 6- Glycerol
- 7- Glutamic acid
- 8- Aspartic acid

آب مقطر قلبایی با  $\text{pH}=11$  خیسانده شدند. مخلوط به مدت ۱ ساعت به هم زده شد و سپس در  $320\text{g}$  به مدت ۱۰ دقیقه سانتریفوژ<sup>۱</sup> شد. بعد از آن محلول شفاف روئی<sup>۲</sup> جمع آوری شده و  $\text{pH}$  آن با  $\text{HCl}$   $0/1$  نرمال به  $5/4$  رسانده شد، مجدداً سانتریفوژ انجام گرفته و رسوبات حاصل در شرایط خلأ در دمای  $40$  درجه سانتی گراد خشک سپس فیلم آن تهیه شد.

برای تهیه فیلم، کنسانتره پروتئینی به دست آمده از مرحله قبل به نسبت ۵ گرم در ۱۰۰ میلی لیتر آب مقطر با هم زدن یکنواخت، پخش شد. در مرحله بعد گلیسرین به عنوان نرم کننده به نسبت ۵۰ درصد (وزنی-وزنی پروتئین) اضافه شد.  $\text{pH}$  محلول با استفاده از  $\text{NaOH}$  ۱ نرمال روی ۱۱ تنظیم و در حمام آب  $85$  درجه سانتی گراد به مدت ۲۰ دقیقه حرارت داده شد. در نهایت محلول تشکیل دهنده فیلم پس از حذف حباب های هوا به صورت یک لایه نازک و یکنواخت



شکل ۲- نمک کلور کلسیم و ساختار فضایی آن

روی شیشه ای با پوشش تفلون ( $30 \times 30$  سانتی متر) پخش و تا زمان خشک شدن کامل در دمای محیط قرار داده شد [۳]. نمونه ای از محلول تشکیل دهنده فیلم ها در (شکل ۳) قابل مشاهده است.

در مرحله دوم تحقیق، چهار سطح  $0/1$ ،  $0/4$ ،  $0/7$  و ۱ گرم کلور کلسیم به ازای هر گرم وزن کنسانتره پروتئینی محاسبه و به فرمولاسیون تهیه فیلم کنترل اضافه شد. کلیه مراحل تهیه فیلم، مشابه فیلم کنترل بود با این تفاوت که پس از اضافه کردن نرم کننده، غلظت های محاسبه شده از کلور کلسیم نیز به محلول تشکیل دهنده فیلم افزوده شد. بعد از خشک شدن کامل فیلم ها و مشروط کردن آن ها به مدت ۴۸ ساعت در دسیکاتور<sup>۳</sup> حاوی محلول اشباع نیترات منیزیم<sup>۴</sup> با ۶ مولکول آب (دمای  $25$  درجه سانتی گراد) آزمون های زیر روی آن ها انجام گرفت:

- ۱- اندازه گیری ضخامت با استفاده از کالیپر<sup>۵</sup>.
- ۲- اندازه گیری رطوبت.
- ۳- اندازه گیری مواد محلول کل [۱۳].
- ۴- اندازه گیری خصوصیات مکانیکی با استفاده از دستگاه Zwick 1446-60 (روش استاندارد ASTM، ۲۰۰۳).

۵- اندازه گیری نفوذپذیری به بخار آب [۳].  
در (شکل ۴) نمونه ای از ظرف های استفاده شده برای اندازه گیری نفوذپذیری به بخار آب فیلم ها نشان داده شده است.

- ۶- میزان آبگریزی [۸].

3- Desicator  
4-  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$   
5- Caliper

1- Centrifuge  
2- Supernatant

تهیه فیلم زیست تخریب پذیر از پروتئین دانه گاو دانه و تاثیر کلرور کلسیم بر خصوصیات فیزیکوشیمیایی آن

#### ۴- نتایج و بحث

میزان خلوص کنسانتره پروتئینی تهیه شده از دانه گاو دانه ۸۶/۴۵ درصد براساس وزن خشک به دست آمد و میزان ضخامت فیلم ها  $0.2 \pm 0.1$  میلی متر بود.



#### ۴-۱- میزان رطوبت

مطابق نتایج به دست آمده (جدول ۱) در حضور کلرور کلسیم، میزان رطوبت فیلم ها از ۲۷/۶۹ درصد در نمونه کنترل به ۲۴/۰۷ درصد کاهش یافت، اما این کاهش فقط در بالاترین غلظت کلرور کلسیم (۱ درصد وزنی / وزنی) معنی دار بود. تشکیل اتصالات عرضی بین گروه های کربوکسیلیک<sup>۳</sup> منفی پروتئین ها و یون های مثبت کلسیم، سبب محدودتر شدن برهم کنش های پروتئین- آب از طریق پیوندهای هیدروژنی شده در نتیجه میزان رطوبت فیلم ها در حضور کلسیم در مقایسه با فیلم کنترل کاهش یافته است.



#### ۴-۲- مواد محلول کل

فیلم کنترل، بیشترین مواد محلول کل (۳۶/۵۵ درصد) را نشان داد که با کاربرد و افزایش غلظت کلرور کلسیم به طور معنی داری کاهش یافت (جدول ۱). کاهش مواد محلول کل نیز احتمال ایجاد اتصال عرضی را در فیلم های حاوی کلرور کلسیم تأیید می کند. با ایجاد این اتصالات، شبکه پروتئینی فیلم ها پایدارتر شده و بهتر می توانند ساختار خود را در آب حفظ کنند. محققان نیز نشان دادند که شاخص تورم فیلم های گلان حاوی غلظت های مختلف کلرور کلسیم (۲۰-۵ درصد وزنی / وزنی) به دلیل ایجاد اتصالات عرضی در شبکه فیلم توسط یون های کلسیم، در مقایسه با فیلم کنترل کمتر است [۱۶].

#### ۳- تجزیه و تحلیل داده ها

آزمایشات (به استثنای اندازه گیری میزان آبگریزی با حداقل ۵ تکرار) با سه تکرار انجام و میانگین و انحراف معیار داده های به دست آمده با میکروسافت اکسل<sup>۱</sup> محاسبه شد. به منظور تجزیه و تحلیل نتایج مربوط به خصوصیات مختلف فیلم های تهیه شده در عدم حضور (فیلم کنترل) و در حضور غلظت های مختلف کلرور کلسیم از قالب بلوک طرح کاملاً تصادفی و برای مقایسه میانگین داده ها از آزمون حداقل تفاوت معنی دار<sup>۲</sup> (LSD) در سطح احتمال ۵ درصد استفاده شد.

3- Carboxylic groups

1- Microsoft Excel

2- Least significant difference

جدول ۱- برخی خصوصیات فیلم پروتئینی گاو دانه در حضور و عدم حضور کلرور کلسیم

غلظت کلرور کلسیم (درصد وزنی / وزنی)	میزان رطوبت (درصد)	میزان مواد محلول کل (درصد)	استحکام کششی (مگا پاسکال)	کشش پذیری تا نقطه شکست (درصد)
۰	۲۷/۶۹±۱/۱۸ <sup>a</sup>	۳۶/۵۷±۲/۰۸ <sup>a</sup>	۵/۰۴±۰/۸۱	۱۱۸/۴۹±۱۸/۷۱
۰/۱	۲۷/۱۳±۰/۷۶ <sup>a</sup>	۳۴/۰۳±۰/۵۴ <sup>ab</sup>	۴/۶۴±۰/۶۲	۱۱۲/۳۳±۱۱/۶۱
۰/۴	۲۶/۴۴±۰/۱۶ <sup>a</sup>	۳۲/۵۳±۱/۵۵ <sup>b</sup>	۴/۹±۰/۴	۱۱۱/۴۱±۱۵/۷۶
۰/۷	۲۵/۹۴±۱/۲۵ <sup>ab</sup>	۳۱/۷۳±۰/۹۵ <sup>bc</sup>	۵/۳۲±۰/۶۲	۱۱۹/۷۹±۱/۴۳
۱	۲۴/۰۷±۰/۹۶ <sup>b</sup>	۲۸/۲۷±۱/۸۸ <sup>c</sup>	۵/۱۲±۰/۲۹	۹۸/۴۶±۱۲/۲۱

در هر ستون، تفاوت میانگین‌های دارای حروف غیر مشترک با آزمون LSD در سطح ۵ درصد معنی‌دار است. اعداد، میانگین ± SD بوده و حاصل سه تکرار می‌باشند.

#### ۴-۳- خصوصیات مکانیکی

در رابطه با خصوصیات مکانیکی مقاومت کششی و کشش‌پذیری تا نقطه شکست فیلم‌ها اندازه‌گیری شد تا میزان مقاومت آن‌ها در شرایط مختلف فرآیند، حمل و نقل و انبارداری مشخص شود. استحکام کششی فیلم‌های حاصله از کنسانتره پروتئینی گاو دانه ۵/۰۴ مگاپاسکال و کشش‌پذیری آن‌ها ۱۱۸/۴۹٪ به دست آمد، مطابق نتایج به دست آمده (جدول ۱) کاربرد کلرور کلسیم اثر معنی‌داری بر خصوصیات مکانیکی فیلم‌ها نداشت.

در تحقیقات دیگر هم نتایج متفاوتی در رابطه با اثر غلظت‌های مختلف کلرور کلسیم بر خصوصیات مکانیکی فیلم‌های مختلف گزارش شده است. به عنوان مثال محققان در مطالعات خود افزایش چسبندگی<sup>۱</sup> و تراکم را در فیلم‌های تهیه شده از پروتئین آب پنیر حاوی کلرور کلسیم پیش‌بینی کردند، اما اضافه کردن کلرور کلسیم (به مقدار ۰/۰۵ گرم به ازای ۱۰۰ گرم ماده خشک) در محلول تشکیل‌دهنده فیلم، اثر معنی‌داری بر بهبود خصوصیات مکانیکی فیلم‌ها نداشت [۵]. همچنین محققان نشان دادند که در حضور کلرور کلسیم در دامنه ۲۰-۵ درصد وزنی / وزنی مقاومت کششی فیلم‌های گلان<sup>۲</sup> در مقایسه با فیلم کنترل کاهش می‌یابد [۱۶].

محققان گزارش کردند که فیلم‌های تهیه شده از ایزوله پروتئینی سویا حاوی ۰/۱ و ۰/۳ درصد وزنی / وزنی کلرور کلسیم مقاومت کششی کمتر و کشش‌پذیری بیشتری در مقایسه با کنترل داشتند [۱۰]. در حالی که محققان دیگر نشان دادند کشش‌پذیری فیلم‌های گلوآنی که در محلول ۱ مولار<sup>۳</sup> کلرور کلسیم خیس‌انده شده بودند به طور معنی‌داری کاهش و مقاومت کششی آن‌ها افزایش یافته است [۶].

این نتایج نشان می‌دهد که اثر اتصالات عرضی ایجاد شده توسط کلرور کلسیم روی خصوصیات مکانیکی فیلم‌ها به شدت وابسته به نوع فیلم پروتئینی و غلظت یون کلسیم می‌باشد.

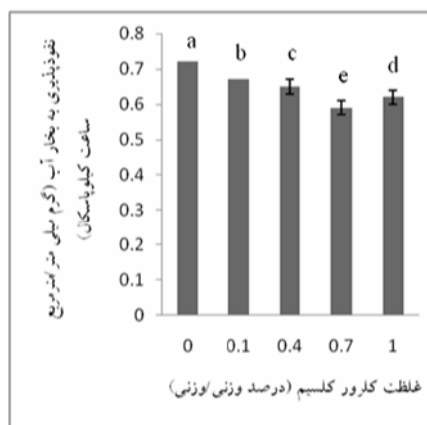
#### ۴-۴- نفوذپذیری به رطوبت

میزان نفوذپذیری به رطوبت فیلم حاصل از کنسانتره پروتئینی دانه گاو دانه ۰/۷۲ گرم میلی‌متر / کیلوپاسکال ساعت مترمربع (gmm/kPa.h.m<sup>2</sup>) به دست آمد که در محدوده گزارش شده برای سایر فیلم‌های پروتئینی است. از آنجایی که فیلم‌های زیست تخریب‌پذیر معمولاً از جنس پروتئین یا پلی‌ساکارید هستند به دلیل وجود گروه‌های هیدروکسیل آزاد، پتانسیل بالایی برای جذب رطوبت

1- Sohesion

2- Gellan

دارند. از طرفی به منظور بهبود خصوصیات مکانیکی فیلم‌ها از نرم‌کننده‌ها استفاده می‌شود که اکثراً آبدوست می‌باشند و میزان نفوذپذیری به رطوبت را افزایش می‌دهند. در نتیجه، این فیلم‌ها در مقایسه با انواع فیلم‌های سنتزی از میزان نفوذپذیری بالایی نسبت به رطوبت برخوردارند. مطابق نتایج به دست آمده (نمودار ۱) نفوذپذیری به رطوبت فیلم‌ها با افزایش غلظت کلرور کلسیم از ۰/۱ تا ۰/۷ درصد در مقایسه با فیلم کنترل کاهش معنی‌داری داشت، اما در غلظت ۱ درصد نسبت به ۰/۷ درصد افزایشی مشاهده شد. به طور کلی نرم‌کننده‌ها سبب کاهش نیروی بین زنجیره‌های پروتئین‌ها، افزایش تحرک آن‌ها و در نتیجه افزایش انعطاف‌پذیری فیلم‌ها می‌شوند، اما در عین حال، نفوذپذیری به بخار آب و دیگر گازها را نیز افزایش [۹] که ویژگی نامطلوبی به شمار می‌رود.



نمودار ۱- میزان نفوذپذیری به بخار آب فیلم‌های گاوآنه در عدم حضور و در حضور غلظت‌های مختلف کلرور کلسیم در هر ستون، تفاوت میانگین‌های دارای حروف غیرمشترک با آزمون LSD در سطح ۵ درصد معنی‌دار است. اعداد، میانگین  $\pm$  SD بوده و حاصل سه تکرار می‌باشد.

از طرف دیگر، یون‌های مثبت کلسیم می‌توانند با گروه‌های با بار منفی پروتئین‌ها برهم کنش داده و اتصالات و پل‌هایی را ایجاد کنند که تا حدی فضای بین زنجیره‌ها را که توسط نرم‌کننده‌ها ایجاد شده، خنثی کنند در نتیجه، شبکه‌های پروتئینی محکم‌تر با ساختارهای مقاوم‌تر به وجود آورند. محققان [۱۰] گزارش کردند که نفوذپذیری به رطوبت فیلم‌های تهیه شده از ایزوله پروتئینی سویا در حضور کلسیم

(۳) درصد وزنی / وزنی پروتئین) کاهش یابد. اگر چه این کاهش معنی‌دار نیست. محققان [۶] نشان دادند که تیمار فیلم‌های گلوتنی<sup>۱</sup> با کلرور کلسیم ۱ مولار نفوذپذیری به رطوبت فیلم‌ها را به طور معناداری (حدود ۱۵ درصد) در مقایسه با فیلم‌های کنترل کاهش می‌دهد.

در رابطه با نتایج به دست آمده در این تحقیق که نفوذپذیری به رطوبت فیلم‌ها در حضور کلسیم تا غلظت ۰/۷ درصد روندی کاهشی داشت و در غلظت ۱ درصد دوباره افزایش مشاهده شده را می‌توان چنین توجیه کرد:

اثر اتصالات عرضی ایجاد شده توسط یون‌های کلسیم بر خصوصیات فیلم‌ها به غلظت یون‌های کلسیم بستگی دارد. غلظت یون‌های کلسیم تا نقطه‌ای مشخص که به آن نقطه بحرانی می‌گویند اثر مثبت و مطلوبی بر خصوصیات فیلم‌ها دارد. در حقیقت در غلظت‌های خیلی زیاد یون‌های کلسیم در محلول تشکیل‌دهنده فیلم، بین یون‌های کلسیم برای واکنش با سایت‌های آنیونی<sup>۲</sup> در زنجیره‌های پلی‌مری رقابت به وجود آمده و به دلیل نیرو رانشی بین یون‌های با بار مشابه، فضای بین زنجیره‌ها افزایش یافته و در نتیجه میزان نفوذپذیری فیلم هم بیشتر می‌شود [۱۵]. بنابراین افزایش مشاهده شده در نفوذپذیری به رطوبت فیلم‌ها در غلظت ۱ درصد نسبت به ۰/۷ درصد را می‌توان تا حدودی توجیه کرد.

#### ۴-۵- میزان آبگریزی (هیدروفوبیسیته)

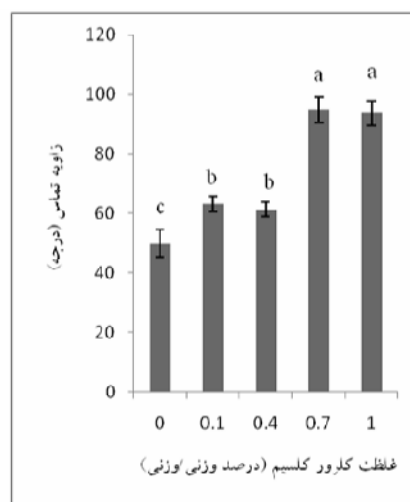
در این تحقیق میزان آبگریزی (هیدروفوبیسیته)<sup>۳</sup> فیلم تهیه شده با اندازه‌گیری زاویه تماس ارزیابی شد. زاویه‌ای که از تقاطع دو خط مورب به سطح مایع و جامد در محل تماس با هوا تشکیل می‌شود به عنوان زاویه تماس در نظر گرفته شده و ملاکی از میزان آبگریزی سطح مورد مطالعه می‌باشد. نمودار (۲) زاویه تماس به دست آمده برای فیلم کنترل و فیلم‌های تیمار شده با غلظت‌های مختلف کلرور

1- Gluten films

2- Anionic

3- Hydrophobicity

کلسیم را نشان می‌دهد. فیلم کنترل، کمترین زاویه (۴۹/۸۳ درجه) را داشت که با افزایش غلظت کلرور کلسیم زاویه تماس به طور معنی‌داری افزایش یافت (بین ۲۳ تا ۹۰ درجه). سطوحی که زاویه تماس بیشتر از ۶۵ و کمتر از ۶۵ درجه دارند به ترتیب به عنوان سطوح آبگریز و آبدوست در نظر گرفته می‌شوند [۱۴]. بنابراین فیلم کنترل و فیلم‌های حاوی ۰/۱ و ۰/۴ درصد کلرور کلسیم به عنوان فیلم‌های آبدوست و فیلم‌های حاوی ۰/۷ و ۱ درصد کلرور کلسیم با زاویه تماس بیشتر از ۶۵ درجه آبگریز در نظر گرفته



نمودار ۲- میزان آبگریزی فیلم‌های گاو دانه در عدم حضور و در حضور غلظت‌های مختلف کلرور کلسیم در هر ستون، تفاوت میانگین‌های دارای حروف غیر مشترک با آزمون LSD در سطح ۵ درصد معنی‌دار است. اعداد، میانگین  $\pm$  SD بوده و حاصل سه تکرار می‌باشد.

از آن جایی که افزایش زاویه تماس، شاخصی از آبگریزی بیشتر سطوح است می‌توان نتیجه گرفت که حضور و کاربرد کلرور کلسیم به طور مشخصی آبگریزی سطحی فیلم‌های پروتئینی گاو دانه را افزایش داده است. فیلم حاوی ۰/۷ درصد کلرور کلسیم، بیشترین زاویه تماس یعنی بیشترین آبگریزی سطح را نشان داد. البته این فیلم، کم‌ترین نفوذپذیری به بخار آب را هم داشت.

با توجه به این که آنالیز<sup>۱</sup> اسیدهای آمینه<sup>۲</sup> پروتئین‌های گاو دانه، غالب بودن اسیدهای آمینه اسیدی را نشان داده است و این که در آزمایش‌های ما pH محلول‌های تشکیل‌دهنده فیلم بالاتر از pH ایزوالکتریک<sup>۳</sup> پروتئین‌های گاو دانه بود، زنجیرهای جانبی پروتئین‌ها، سایت‌های منفی زیادی دارند که یون‌های کلسیم می‌توانند با آن‌ها باند شوند و شبکه‌های پروتئینی متراکم‌تری را تشکیل دهند. در نتیجه این برهم کنش‌ها، زنجیرهای جانبی با بار منفی قادر به واکنش با آب نیستند و آبگریزی پروتئین‌ها افزایش می‌یابد. مطابق نتایج به دست آمده، کاهش مشاهده شده در میزان مواد محلول کل و نفوذپذیری به بخار آب فیلم‌های حاوی کلرور کلسیم می‌تواند به سبب افزایش آبگریزی سطح آن‌ها باشد.

### ۵- نتیجه‌گیری

با توجه به این که یکی از نقاط ضعف فیلم‌های زیست تخریب‌پذیر، حساسیت بالای آن‌ها به جذب رطوبت است در این تحقیق از کلسیم به عنوان عامل اتصال‌دهنده به منظور کاهش نفوذپذیری به رطوبت فیلم‌های تهیه شده از گاو دانه استفاده شد. علت انتخاب کلرور کلسیم به عنوان ماده اتصال‌دهنده غالب بودن اسیدهای آمینه اسیدی در پروتئین‌های دانه گاو دانه است که دارای بار منفی می‌باشند. همچنین در مرحله تشکیل فیلم نیز pH محلول قلیایی است (pH=11) که سبب می‌شود زنجیره‌های جانبی پروتئین‌ها دارای بار منفی باشند و با کلرور کلسیم که دارای بار مثبت می‌باشد، پیوند برقرار کنند. در نتیجه ایجاد اتصال عرضی بین گروه‌های کربوکسیلیک<sup>۴</sup> پروتئین‌ها و یون‌های کلسیم، واکنش پروتئین‌ها به خصوص با آب کاهش یافته و در نتیجه میزان آبگریزی فیلم‌ها افزایش و نفوذپذیری آن‌ها به رطوبت کاهش می‌یابد.

- 1- Analysis
- 2- Amino-acid
- 3- Isoelectric
- 4- Carboxylic



10. Park, S.K., Rhee, C.O., Bae, D.H., Hettiarachchy, N.S., "Mechanical properties and water-vapour permeability of soy-protein films affected by calcium salts and glucono- $\alpha$ -lactone". *Journal of agricultural and food chemistry*, Vol. 49, 2308–2312, 2001.

11. Sadeghi, GH., Pourreza, J., Samei, A., Rahmani, H., "Chemical composition and some anti-nutrient content of raw and processed bitter vetch (*Vicia ervilia*) seed for use as feeding stuff in poultry diet". *Tropical animal health and production*, Vol. 41, 85–93, 2009.

12. Tang, C.H., Jiang, Y., "Modulation of mechanical and surface hydrophobic properties of food protein films by transglutaminase treatment". *Food research international*, Vol. 40, 504-509, 2007.

13. Tang, C.H., Jiang, Y., Wen, Q-B., Yang, X-Q., "Effect of transglutaminase treatment on the properties of cast films of soy protein isolates". *Journal of biotechnology*, Vol. 120, 296-307, 2005.

14. Tang, C.H., Xiao, M.L., Chen, Z., Yang, X.Q., Yin, S.W., "Properties of cast films of vicilin-rich protein isolates from phaseolus legumes: Influence of heat curing". *LWT- Food science and technology*, Vol. 42, 1659–1666, 2009.

15. Tang, J., Lelievre, J., Tung, M.A., Zeng, Y., "Polymer and ion concentration effects on gellan gel strength and strain". *Journal of food science*, Vol. 59, 216-220, 1994.

16. Yang, L., Paulson, A.T., Nickerson, M.T., "Mechanical and physical properties of calcium-treated gellan films". *Food research international*, Vol. 43, 1439-1443, 2010.

#### آدرس نویسندگان

اصفهان - دانشگاه صنعتی اصفهان - دانشکده علوم کشاورزی.

#### ۶- منابع

1. ASTM. Annual book of ASTM standards. pennsylvania: american society for testing and materials, 2003.

2. Atarés, L., De Jes's, C., Talens, P., Chiralt, A., "Characterization of SPI-based edible films incorporated with cinnamon or ginger essential oils". *Journal of food engineering*, Vol. 99, 384–391, 2010.

3. Bamdad, F., Goli, A.H., Kadivar, M., "Preparation and characterization of proteinous film from lentil (*Lens culinaris*) edible film from lentil (*Lens culinaris*)". *Food research international*, Vol. 39, 106–111, 2006.

4. Bosquez-Molina, E., Tomás, S.A., Rodríguez-Huezo, M.E., "Influence of CaCl<sub>2</sub> on the water vapour permeability and the surface morphology of mesquite gum based edible films". *LWT-Food science and technology*, Vol. 43, 1419-1425, 2010.

5. Galiotta, G., Gioia, L., Guilbert, S., Cqu, B., "Mechanical and thermomechanical properties of films based on whey protein is affected by plasticizer and crosslinking agents". *Journal of dairy science*, Vol. 81, 3123-3130, 1998.

6. Gennadios, A., Waller, C.L., Testin, R.F., "Modification of physical and barrier properties of edible wheat gluten-based films". *Cereal chemistry*, Vol. 70, 426-429, 1993.

7. Gennadios, A., Weller, L., "Edible films and coatings from wheat and corn proteins". *Food technology*, Vol. 10, 63-69, 1990.

8. Ghasemlou, M., Khodaiyana, F., Oromiehie, A.R., Yarmand, M.S., "Characterization of edible emulsified films with low affinity to water based on kefir and oleic acid". *International Journal of biological macromolecules*, Vol. 49, 378–384, 2011.

9. Gontard, N., Guilbert, S., Cuq, J.L., "Water and glycerol as plasticizer affect mechanical and water vapour barrier properties of an edible wheat gluten film". *Journal of food science*, Vol. 58, 206-211, 1993.