

# تولید صنعتی ماست چویل و بررسی خصوصیات شیمیایی و حسی آن

سعید سخاوتی زاده<sup>a\*</sup>، معصومه کریمی<sup>b</sup>، علیرضا سوند رومی<sup>c</sup>، محمد وحید صادقی سروستانی<sup>d</sup>

<sup>a</sup> عضو هیات علمی موسسه آموزش علمی کاربردی جهاد کشاورزی، مرکز آموزش جهاد کشاورزی فارس، و دانشجوی دکتری بهداشت

مواد غذایی دانشکده دامپزشکی، دانشگاه شیراز، شیراز، ایران

<sup>b</sup> دانش آموخته مجتمع آموزش جهاد کشاورزی فارس، شیراز، ایران

<sup>c</sup> مدیر تحقیق و توسعه شرکت بهین آزما، شیراز، ایران

<sup>d</sup> عضو هیات علمی موسسه آموزش علمی کاربردی جهاد کشاورزی، مرکز آموزش جهاد کشاورزی فارس، شیراز، ایران

تاریخ دریافت مقاله: ۱۳۹۲/۳/۱۱

تاریخ پذیرش مقاله: ۱۳۹۲/۶/۱۶

۵۹

## چکیده

**مقدمه:** امروزه تمایل استفاده از محصولات کم چرب در جامعه افزایش یافته است کم کردن چربی در محصولات باعث کاهش استحکام بافت محصول می‌گردد. برای جلوگیری از این نقیصه می‌توان از هیدروکلوئید ژلاتین استفاده نمود. ولی هیدروکلوئیدها نیز بر روی طعم محصول اثر می‌گذارند. برای حل این مسئله می‌توان از سبزیجات معطر استفاده نمود. یکی از این سبزیجات چویل می‌باشد. این گیاه باعث کاهش بیماری‌های قلبی عروقی، فشار خون، دیابت و کلسترول می‌شود. بعلاوه می‌تواند از رشد سلول‌های سرطانی و متاستاز آن ممانعت به عمل آورد.

**مواد و روش‌ها:** در این تحقیق اثر دو غلظت ژلاتین (۰/۳ و ۰/۱۵ درصد) بر روی ماست چویل مورد مطالعه قرار گرفت. نمونه‌های ماست از نقطه نظر pH، اسیدیته، اسید چرب فرار، خصوصیات حسی و میزان دی‌استیل هر هفت روز یکبار تا ۲۱ روز مورد ارزیابی قرار گرفتند.

**یافته‌ها:** نتایج نشان داد که ژلاتین باعث افزایش اسیدیته و کاهش pH در مقایسه با نمونه شاهد می‌گردد همچنین باعث کاهش در تولید اسید چرب فرار و دی‌استیل می‌شود. ولی نتایج تست حسی نشان داد که ژلاتین تاثیر منفی بر روی خصوصیات حسی محصول ندارد.

**نتیجه‌گیری:** بررسی حاضر نشان داد که کاربرد ژلاتین به همراه گیاه چویل منجر به ایجاد کیفیت بهتر محصول می‌گردد.

**واژه‌های کلیدی:** چویل، خصوصیات شیمیایی و حسی، ژلاتین، ماست

## مقدمه

یکی از محصولات تخمیری شیر، ماست است. این محصول دارای طعمی ترش و دلپذیر می‌باشد. به منظور تهیه ماست، ابتدا شیر را پاستوریزه کرده و سپس به آن باکتری‌های تخمیر کننده (استارتر) اضافه می‌شود. در طول تخمیر، لاکتیک اسید و مواد طعم زا تولید می‌گردد. ماست یکی از قدیمی‌ترین غذاهای عمومی در جهان می‌باشد. چرا که دارای ارزش غذایی و درمانی ویژه در رژیم‌های غذایی مردم است. ماست‌های معمولی دارای محتوی ۳/۵٪ چربی، ۱۲/۰۶٪ ماده جامد کل، ۳/۶۰٪ پروتئین، ۱۸/۹۴٪ رطوبت و ۰/۷۶٪ خاکستر می‌باشند (Mehmood *et al.*, 2008). امروزه سعی در تولید محصولات جدید از ماست شده است که در این راستا از منابع مختلف فیبر به عنوان چاشنی در ماست استفاده می‌شود. اضافه کردن فیبرهای خوراکی به ماست جهت جلب رضایت بیشتر مصرف کنندگان و افزایش خصوصیات حسی آن صورت می‌گیرد (Sendra *et al.*, 2010). بعلاوه اضافه کردن فیبرها باعث استحکام بافت و ایجاد طعم مطلوب تر در طول مدت نگهداری ۲۱ روزه ماست می‌شود. به عنوان مثال در تحقیقی فیبر گندم، بامبو، اینولین و سیب به ماست اضافه گردید. نتایج تحقیق نشان داد که ماست‌های فیبردار، بالاترین امتیاز رنگ، طعم و بافت را به خود اختصاص دادند (Staffolo *et al.*, 2004). فیبر که در دیواره سلولی گیاهان از جمله سبزیجات وجود دارد اثرات مثبتی بر سلامتی دارد. این مواد می‌توانند باعث کاهش بیماری‌های قلبی عروقی، فشار خون، دیابت و کلسترول خون شوند. همچنین نوع فیبر می‌تواند عاملی در استحکام بافت باشد (Staffolo *et al.*, 2004). در تحقیقی مشابه فیبر گیاه *Pachyrhizus erosus* L. Urban به ماست اضافه شد. اضافه کردن فیبر باعث کاهش آب انداختگی و افزایش مقبولیت حسی در ماست شد (Ramirez-Santiago *et al.*, 2010). فیبرهای مختلف ممکن است تاثیرات متفاوتی را بر روی خصوصیات فیزیکی شیمیایی و حسی محصول ایجاد نمایند. بعنوان مثال بتا گلوکان باعث ایجاد تغییر معنی دار در سختی ژل و توانایی نگهداری آب در ماست کم چرب، در زمان تولید محصول نمی‌شود، ولی این ماده در طول مدت نگهداری ماست، باعث افزایش ویسکوزیته محصول می‌گردد از لحاظ خواص حسی نیز

تولید صنعتی ماست چویل و بررسی خصوصیات شیمیایی و حسی آن

ماست‌هایی که حاوی ۰/۲۵ تا ۰/۵ درصد بتا گلوکان بودند دارای امتیازحسی مشابه با نمونه شاهد می‌باشند (Sahan *et al.*, 2008). تفاله خرما نیز یکی از منابع فیبر می‌باشد. اضافه کردن این ماده به ماست باعث ایجاد تغییر معنی‌داری در pH ماست در طول مرحله نگهداری نمی‌گردد. ولی در مقایسه با نمونه شاهد باعث ایجاد بافتی سخت و رنگی کدر (کاهش پارامتر \*L و افزایش پارامتر \*a) در محصول می‌گردد. بررسی تست‌های ارگانولپتیک نیز نشان می‌دهد که اضافه کردن تفاله خرما به میزان ۳ درصد باعث ایجاد تغییر معنی‌داری در شیرینی، ترشی، سختی و نظر کلی ارزیاب‌ها نمی‌شود (Hashim *et al.*, 2009). از سبزیجات مختلفی می‌توان در ماست استفاده کرد که یکی از این سبزیجات چویل است. چویل با نام علمی *Ferulago angulata* شناخته می‌شود (مظفریان، ۱۳۷۷). این گیاه دارای بوته چند ساله که در نواحی با ارتفاع ۲۳۰۰-۱۹۰۰ متر بالاتر از سطح دریا می‌روید. قد این گیاه ۱۵۰-۶۰ سانتی‌متر است (Mirzaghahi *et al.*, 2007). از چویل به عنوان داروی مسکن، نیرو بخش، هاضم غذا، ضد انگل و باکتری (Taran *et al.*, 2010) و از روغن این گیاه به عنوان نگهدارنده مواد غذایی به خصوص روغن کرمانشاهی استفاده می‌شود (Ghasempour *et al.*, 2007). این گیاه می‌تواند از رشد سلول‌های سرطانی و متاستاز آن مانعت به عمل آورد (Heidari *et al.*, 2011). چویل در زندگی روزمره عشایری بختیاری برای خوش عطر نمودن بعضی مواد غذایی و خوش بو نمودن مشک‌های تازه ساخته و پرداخته شده از پوست بز یا میش استفاده می‌شود. عشایر فارس از این گیاه به عنوان یک طعم دهنده در ماست استفاده می‌کنند.

کم کردن چربی و استفاده از جایگزین‌های چربی در ماست باعث کاهش کلسترول خون می‌گردد (Minekus *et al.*, 2005). ولی با کاهش چربی استحکام بافت نیز کم می‌گردد. جهت جلوگیری از این مشکل می‌توان از هیدروکلوئید و یا مکمل پروتئینی استفاده نمود (Soukoulis *et al.*, 2007).

در میان هیدروکلوئیدها بیشترین مصرف مربوط به ژلاتین است. ژلاتین یک پروتئین می‌باشد و از آنجاییکه نقطه ذوب پایینی دارد در محصولاتی مثل ماست کاربرد دارد. قدرت ژل ژلاتین به زنجیره آلفا و بتای آن مربوط

۹۰°C قرار داده شد.

### - روش تهیه ماست چویل

۳۰ کیلوگرم شیر ۱/۵٪ چربی از کارخانه پگاه فارس تهیه گردید که آزمایشات اسیدیته، درصد چربی، پروتئین، دانسیته، الکل، شمارش کلی باکتری‌ها و ماده خشک بدون چربی طبق استانداردهای ملی ایران به شماره‌های ۳۶۶، ۶۳۷ ۶۳۸ ۶۳۹ ۱۵۲۸، ۵۴۸۴ و نقطه انجماد به وسیله دستگاه کریوسکوپ Advanced® Model 4D3, در Advanced Instruments. Inc, Norwood, USA, آزمایشگاه مرکزی پگاه فارس انجام شد. مراحل تولید ماست در پایلوت مرکز آموزش جهاد کشاورزی صورت پذیرفت ابتدا ۳۰ کیلو گرم شیر ۱/۵٪ چربی تا دمای ۶۰°C در تانک پروسس گرم شد. تولید ماست به روش (تمیم و رایبسون، ۲۰۰۷) با اندکی تغییر انجام گردید. SNF شیر اولیه ۸/۱٪ بود هر ۱۰ کیلو گرم شیر در یک ظرف جداگانه تفکیک شد کلیه مواد پودری شامل ۱/۵٪ شیر خشک (به منظور استاندارد کردن ماده خشک) و ۱٪ نشاسته و درصدهای مشخص ژلاتین (۰/۳، ۰/۱۵)٪ به تفکیک از دمای ۳۰°C الی ۴۰°C به تدریج اضافه تا در دمای ۶۰°C کل مواد پودری در شیر حل گردید. یک نمونه نیز به عنوان شاهد انتخاب شد. سپس هر کدام از تیمارها به دستگاه هموژن انتقال داده شده و با فشار ۱۵۰ bar یکنواخت شدند در مرحله بعد، پاستوریزاسیون در دمای ۹۰°C به مدت ۵ دقیقه انجام شد و تا دمای ۴۵°C خنک شد و کشت استراتر به میزان ۰/۰۴٪ به هر یک از تیمارها در شرایط استریل اضافه شد. و به گرمخانه ۱°C±۴۵ تا رسیدن اسیدیته نمونه‌ها به ۷۸ درجه دورنیک منتقل شد. سپس نمونه‌ها از گرمخانه خارج و به سردخانه ۴-۶°C منتقل گردید. به همگی نمونه‌ها به میزان ۶٪ چویل، ۰/۶٪ فلفل و ۰/۳٪ نمک اضافه شد. سپس در تانک مجهز به همزن با دور ۱۰ rpm به مدت ۱ دقیقه هم زده شد. بسته‌بندی در لیوان‌های ۵۰ گرمی و ظرف‌های ۲۵۰ گرمی انجام شد در روز بعد آزمایشات اسیدیته، اسید چرب آزاد، pH، ازمون حسی برای هر یک از تیمارها با ۳ مرتبه تکرار انجام شد. نمونه‌های مورد استفاده در تست دی استیل به دلیل تاخیر در انجام آزمایش در ۲۰°C- فریز شدند. سنجش دی

است. ولی ویسکوزیته آن به متوسط وزن مولکولی وابسته است. همچنین بستن ژل ژلاتین تا حد زیادی تاثیر اجزا با وزن مولکولی بالای ژلاتین است. حل کردن ژلاتین در آب باعث افزایش ویسکوزیته آن می‌شود. میزان افزایش ویسکوزیته متناسب با غلظت ژلاتین، وزن مولکولی، دما، pH و قدرت یونی آن است. قدرت امولسیفایری و پایدارکنندگی ژلاتین بالا است (فرحناکی و همکاران، ۱۳۸۸) لذا به راحتی می‌تواند پودر سبزیجات را در ماست به صورت پایدار نگهداری نماید. در تحقیقی که بر روی ماست حاصل از شیر شتر انجام شد مشخص گردید که اضافه کردن ژلاتین به ماست باعث تاثیر بر روند pH آن نمی‌گردد. بعلاوه این ماده باعث سفت شدن بافت ماست می‌گردد. نتایج آزمون حسی نیز نشان داد که استفاده از ژلاتین باعث افزایش امتیاز ظاهر، رنگ، سختی، طعم و مقبولیت این محصول می‌گردد (Hashim et al., 2009).

هدف از این تحقیق تولید ماست چویل به روش صنعتی بوده است. در این راستا با استفاده از ژلاتین سعی در تولید محصول شده است. بعلاوه خصوصیات شیمیایی آن شامل pH، اسیدیته، اسید چرب فرار، میزان دی استیل و خصوصیات حسی و مورد بررسی قرار گرفته است.

### مواد و روش‌ها

#### - کشت استراتر

کشت استراتر ترموفیل تجاری YC-X11 DVS ۵۰ U شامل باکتری‌های، *Streptococcus thermophilus*، *Lactobacillus delbrueckii subsp. bulgaricus* از شرکت پیشگامان پخش صدیق نماینده انحصاری کریستین هانسن<sup>۱</sup> دانمارک تهیه گردید.

#### - مواد

پودر ژلاتین و نشاسته طبیعی ذرت از شرکت بهین آزما، شیراز، فارس، پودر شیر خشک از شرکت پگاه فارس و پودر چویل از تامین کننده‌های محلی تهیه گردید.

#### - روش تهیه چویل

ابتدا چویل از الک با مش ۱۶ عبور داده شد. به منظور کاهش بار میکروبی، پودر چویل به مدت ۱۰ دقیقه در آب

<sup>1</sup> Chr. Hansen-

تولید صنعتی ماست چویل و بررسی خصوصیات شیمیایی و حسی آن

هموژن کرده و با ۶۰CC آب دیونیزه تازه مخلوط و به بالن با حجم ۲ لیتر منتقل شد، دستگاه تقطیر کلدال را نصب کرده سپس مقدار ۳۰CC دی اتیل تر را در لوله آزمایش گیرنده ریخته و در ظرف پر از یخ قرار داده شد تا از تبخیر آن جلوگیری شود، بعد از باز کردن شیر مبرد و روشن کردن منبع حرارتی، تقطیر انجام گردید. وقتی که حجم جمع آوری شده به ۷۰CC رسید عمل تقطیر متوقف گردید. در ظرف گیرنده دو فاز مشاهده شد، فاز روایی در شرایط سرما تا حجم ۳۰CC در یک لوله آزمایش کوچک درب دار ریخته و در داخل یخ فرو برده شد. در مرحله بعد پس از تعیین پیک استاندارد دی استیل توسط دستگاه GC، مقدار ۲cc از فاز بالایی اتری با استفاده از سرنگ همپلتون به دستگاه کروماتوگرافی گازی تزریق شد و سطح زیر منحنی پیک دی استیل بررسی گردید و مقادیر دی استیل در نمونه ها تعیین شد (مظاهری تهرانی و همکاران، ۱۳۸۷، Abdel Salam & Shibiny, 1991).;

**- ارزیابی ویژگی های حسی ماست چویل**  
این ارزیابی توسط ۹ نفر ارزیاب آموزش دیده انجام گرفت. ارزیابی حسی بر روی ویژگی های رنگ، بو، طعم، دیدگاه کلی با استفاده از آزمون هدونیک ۵ امتیازی انجام شد. این ارزیابی یک روز بعد از تولید و هر ۷ روز یکبار تا ۲۱ روز تکرار گردید.

**- تجزیه و تحلیل آماری**  
برای آنالیز داده ها از جدول ANOVA یک طرفه و آزمون دانکن برای مقایسه میانگین ها ( $p \leq 0.05$ ) استفاده گردید. داده ها توسط نرم افزار SPSS (17) آنالیز شدند. برای رسم نمودارها از نرم افزار Excel استفاده گردید.

#### یافته ها

خصوصیات شیر اولیه در جدول ۱ آورده شده است.  
**- تغییرات اسیدیته نمونه های ماست چویل طی دوره نگهداری**  
منحنی تغییرات اسیدیته نمونه های مورد بررسی طی دوره نگهداری در نمودار ۱ نشان داده شده است. در این نمونه ها روند صعودی اسیدیته به خوبی رویت می گردد. در بین نمونه ها، نمونه ماست چویل حاوی ۰/۳٪ ژلاتین دارای

استیل و آزمایشات ذکر شده در روز اول و هر ۷ روز تا ۲۱ روز تکرار گردید (Horwitz & Latimer, 2010; Tamime & Robinson, 2007).

#### - اندازه گیری اسیدیته

اندازه گیری اسیدیته بر طبق روش استاندارد ۲۸۵۲ سازمان استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران و بر اساس درجه دورنیک انجام شد.

#### - ارزیابی pH

میزان pH با استفاده از دستگاه pH متر مدل Sanxin 5021, Ltd, Shanghai, China. کالیبره شده، با الکترودهای شیشه ای استاندارد در دمای ۲۵ درجه سانتی گراد در دامنه بین ۶-۴ اندازه گیری شد.

#### - ارزیابی اسید چرب آزاد

عدد اسیدی عبارت است از مقدار میلی گرم پتاس که برای خنثی کردن اسیدهای چرب ۱۰۰ گرم ماست مصرف می شود. ابتدا ۷/۰۵ گرم از نمونه ماست توزین شده و ۷ میلی لیتر آب مقطر به آن اضافه شد. سپس در حضور معرف فنل فتالین با سود ۰/۱ نرمال تا ظهور رنگ ارغوانی تیترا شد. در مرحله بعد ۵۰ میلی لیتر الکل خنثی به آن اضافه گردید و مجدداً این محلول در حضور معرف فنل فتالین با سود ۰/۲۵ نرمال تا ظهور رنگ ارغوانی تیترا گردید. میزان سود ۰/۲۵ نرمال مصرفی مقدار اسید چرب آزاد را در ماست نشان داد (Horwitz & Latimer, 2010).

#### - ارزیابی میزان دی استیل

اندازه گیری مقادیر دی استیل نمونه های ماست در روزهای ۱، ۷، ۱۴ و ۲۱ به کمک دستگاه کروماتوگرافی گازی GC مدل GC-17A, Japan موجود در آزمایشگاه مرکزی آبفای فارس بامشخصات: نوع ستون BPX5، طول ستون ۳۰ متر، قطر ستون ۰/۲۵ میلی متر، ضخامت فیلم ۰/۵ میکرومتر، دمای اولیه ستون ۴۰ درجه سانتی گراد، دمای تزریق ۲۰۰ درجه سانتی گراد، دمای نهایی ستون در دتکتور 260°C FID، انجام شد (الوندی و همکاران، ۱۳۸۷; Monnet et al., 1994).  
برای اندازه گیری ابتدا ۵۰ گرم نمونه ماست چویل را

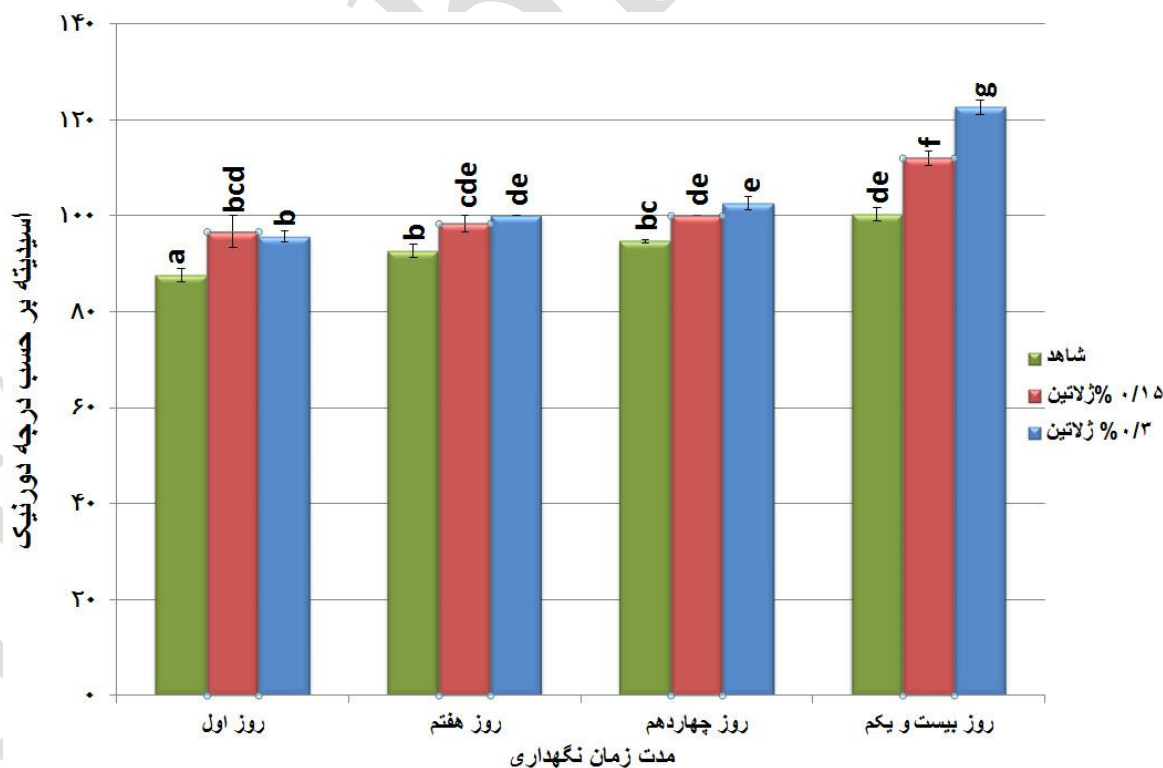
### - تغییرات pH نمونه‌های ماست چویل طی دوره نگهداری

همانگونه که در نمودار ۲ مشخص می‌باشد در طول مدت نگهداری pH تمام نمونه‌ها کاهش می‌یابد. و این دلیلی بر فعالیت استارت‌های مولد اسید مورد استفاده می‌باشد. همچنین افزایش میزان ژلاتین باعث کاهش pH می‌گردد pH نمونه شاهد بالاتر از سایر نمونه‌ها می‌باشد. میانگین بیشترین pH مربوط به نمونه شاهد و کمترین آن مربوط به نمونه حاوی ۰/۳٪ ژلاتین است. در روز ۲۱ بین نمونه شاهد و سایر نمونه‌ها اختلاف معنی‌داری مشاهده نمی‌شود ( $p \leq 0/05$ ).

بالاترین اسیدیته می‌باشد ( $p \leq 0/05$ ) که البته در روزهای اول، هفتم و چهاردهم نمونه شاهد با نمونه‌های ۰/۳ و ۰/۱۵٪ ژلاتین اختلاف معنی‌داری داشت. ولی در این روزها بین نمونه‌های حاوی ژلاتین اختلافی دیده نشد. در پایان دوره نگهداری بین نمونه‌های ماست از نظر اسیدیته اختلاف معنی‌دار وجود داشت ( $p \leq 0/05$ ). نمونه شاهد دارای کمترین میزان اسیدیته می‌باشد. همچنین روند تغییرات اسیدیته در نمونه ماست چویل حاوی ۰/۳٪ ژلاتین از همه بیشتر بوده به عبارت دیگر ترش شدن آن شدیدتر است.

جدول ۱ - خصوصیات فیزیکوشیمیایی و میکروبی شیر مصرفی در تولید ماست چویل

نام آزمایش	نتیجه	نام آزمایش	نتیجه
وزن مخصوص	۱/۰۳۵g/cm <sup>3</sup>	pH	۶/۶
نقطه انجماد	-۰/۵۲۴°C	چربی	٪۱/۵
آزمایش الکل	منفی	SNF	٪۸/۱
آزمایش آنتی بیوتیک	منفی	پروتئین	٪ ۳/۲
اسیدیته	۱۶ درجه دورنیک	بار میکروبی	۱۰ <sup>۵</sup> cfu/ml



نمودار ۱- منحنی تغییرات اسیدیته در نمونه‌های ماست چویل در ۴°C به مدت ۲۱ روز نگهداری

۱- اعداد (میانگین ± خطای استاندارد) سه تکرار هستند.

۲- هر ستون که دارای یک حرف مشترک هستند، فاقد تفاوت آماری معنی‌دار بر اساس آزمون دانکن می‌باشند ( $p \leq 0/05$ ).

نشان داد دی استیل در ۲۱ روز نگهداری در سردخانه افزایش می‌یابد و ژلاتین می‌تواند باعث کاهش تولید دی استیل در نمونه‌های غنی شده نسبت به نمونه شاهد گردد. در این نمودار روند صعودی تولید دی استیل به خوبی روئیت می‌گردد. بیشترین میزان دی استیل در روز بیست و یکم و بیشترین میزان تولید دی استیل مربوط به نمونه شاهد می‌باشد.

#### - ارزیابی حسی

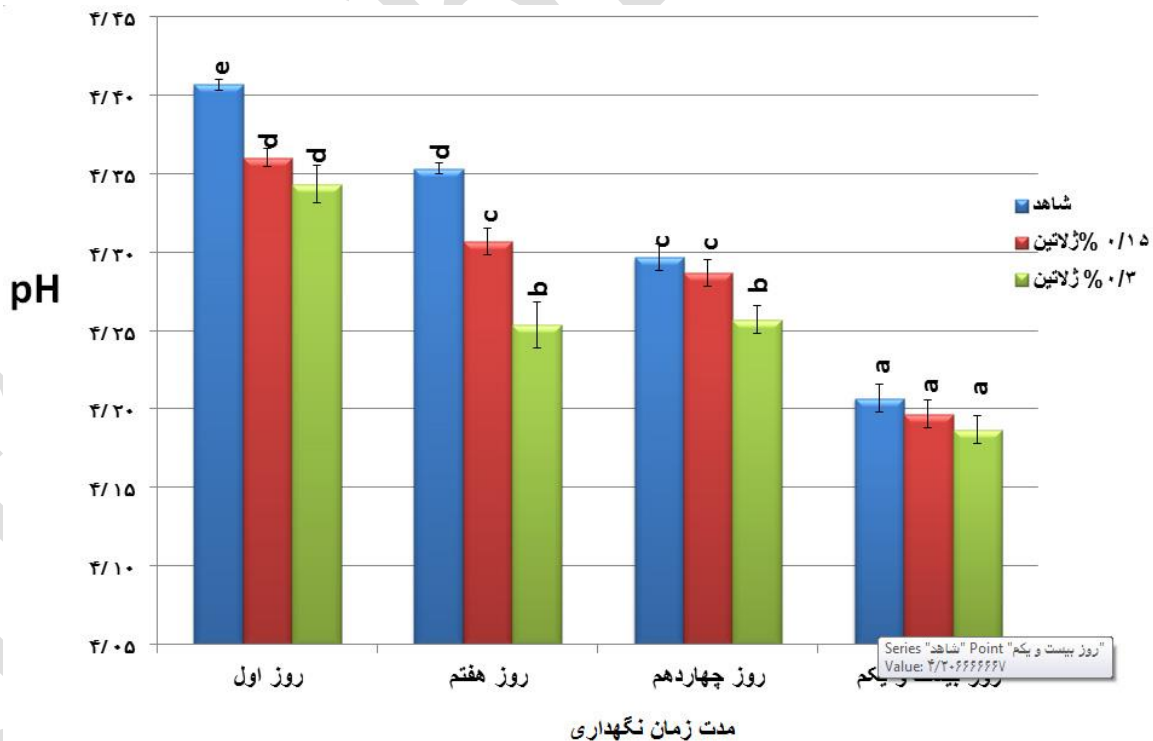
نتایج تجزیه آماری خواص حسی (رنگ، طعم، بو و دیدگاه کلی) نمونه‌های ماست تولیدی در طی ۲۱ روز نگهداری در نمودار ۵ آورده شده است. در نمودار ۵ امتیازات حاصل از بو، رنگ، طعم و دیدگاه کلی در نمونه‌های ماست چویل بعد از تولید و طی مدت ۲۱ روز نگهداری مشاهده می‌شود. نتایج آنالیز واریانس نشان داد که هیچ گونه تغییر معنی‌داری بین نمونه‌ها در ۲۱ روز نگهداری وجود ندارد ( $p \leq 0/05$ ).

#### - تغییرات اسید چرب آزاد نمونه های ماست چویل طی دوره نگهداری

نمودار ۳ تغییرات اسید چرب آزاد را در انواع ماست چویل در طول مدت نگهداری ۲۱ روز را نشان می‌دهد. روند افزایش تولید اسید چرب آزاد در طول مدت نگهداری در کلیه نمونه‌ها افزایش می‌یابد. روند تولید اسید چرب آزاد در هفته اول سریعتر و در هفته های بعدی به آهستگی صورت می‌پذیرد. بیشترین میزان اسید چرب آزاد مربوط به نمونه شاهد و کمترین آن مربوط به نمونه های ۰/۱۵ و ۰/۳٪ ژلاتین می‌باشد اختلاف معنی داری بین نمونه های غنی شده با ژلاتین وجود ندارد. ولی در روز اول اختلاف معنی داری در تولید اسید چرب آزاد بین نمونه شاهد و نمونه های ماست غنی شده با ژلاتین مشاهده می‌گردد ( $p \leq 0/05$ ).

#### - تغییرات دی استیل در نمونه های ماست چویل طی دوره نگهداری

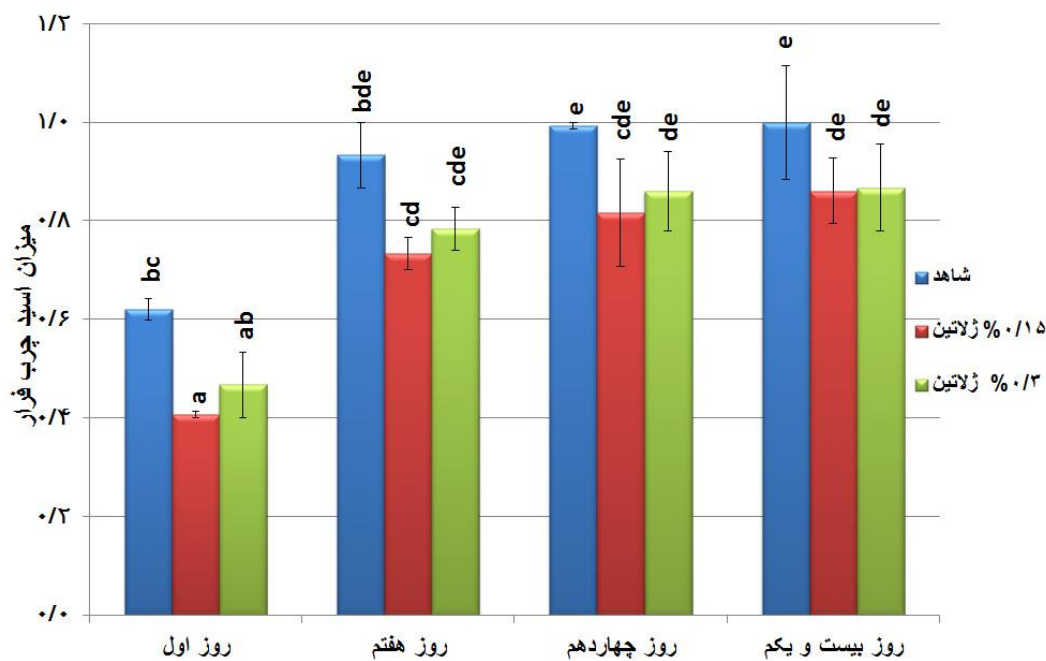
نتایج اندازه‌گیری دی استیل در ماست‌های غنی شده با ژلاتین در نمودار ۴ آورده شده است تحقیق انجام شده



نمودار ۲- منحنی تغییرات pH در نمونه های ماست چویل در ۴°C به مدت ۲۱ روز نگهداری

۱- اعداد (میانگین ± خطای استاندارد) سه تکرار هستند.

۲- هر ستون که دارای یک حرف مشترک هستند فاقد تفاوت آماری معنی‌دار بر اساس آزمون دانکن می‌باشند ( $p \leq 0/05$ ).

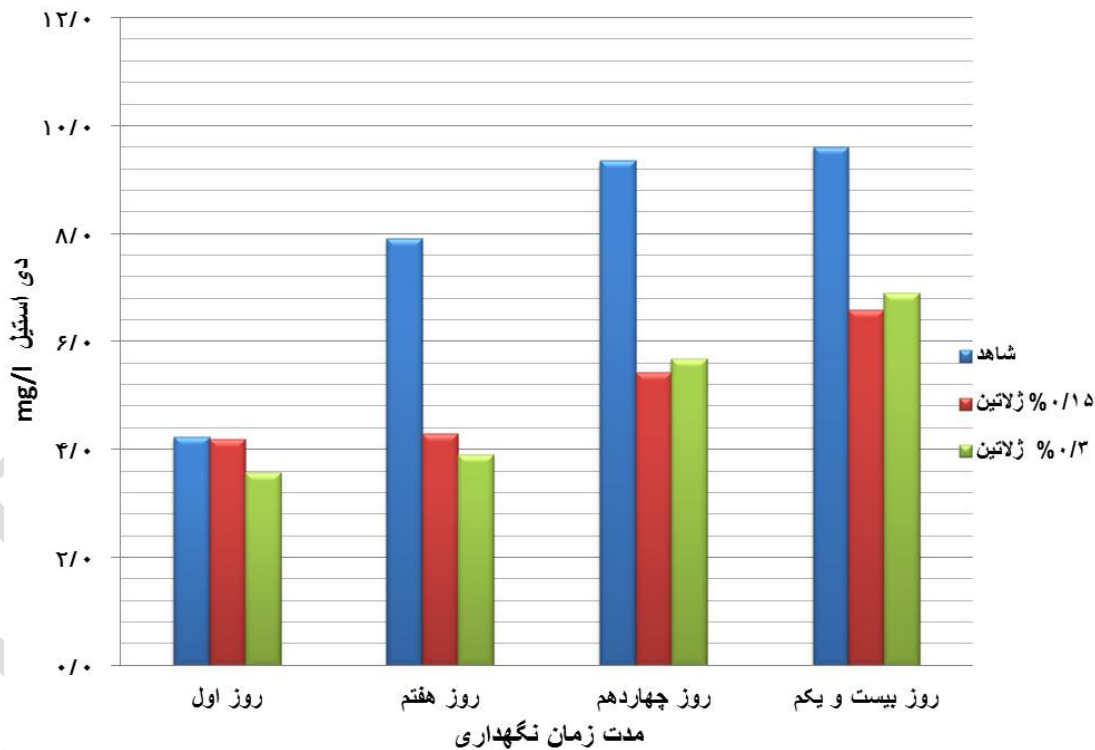


مدت زمان نگهداری

نمودار ۳- تغییرات اسید چرب آزاد تولیدی در نمونه های ماست چویل در ۲۱ روز نگهداری

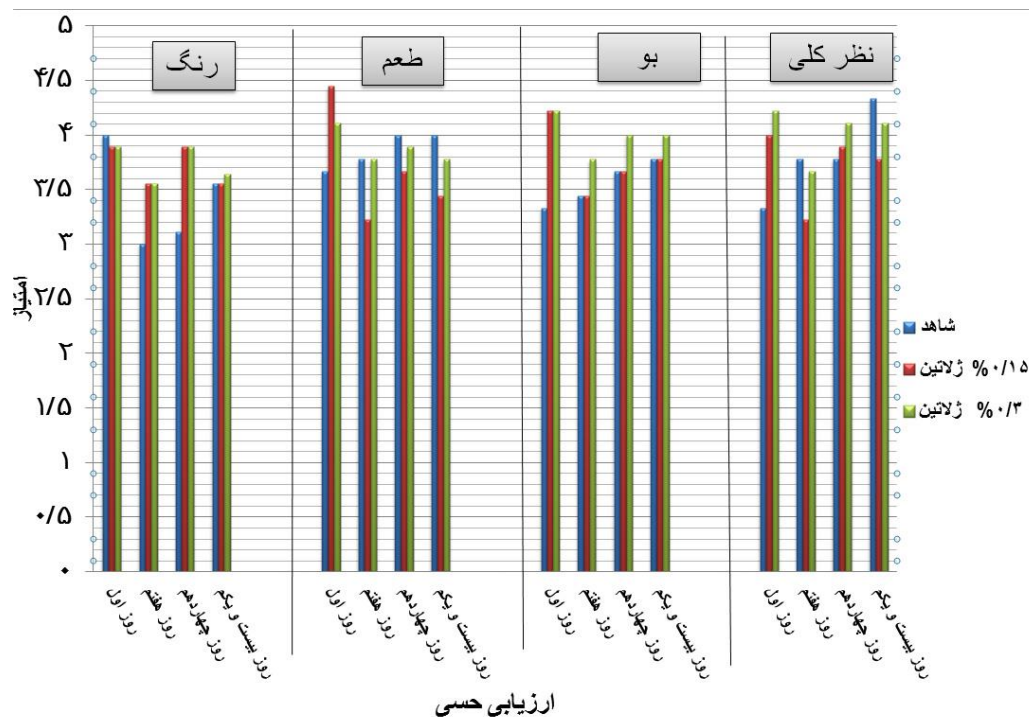
۱- اعداد (میانگین ± خطای استاندارد) سه تکرار هستند.

۲- هر ستون که دارای یک حرف مشترک هستند، فاقد تفاوت آماری معنی دار بر اساس آزمون دانکن می باشند ( $p \leq 0.05$ ).



نمودار ۴- تغییرات دی استیل تولیدی در نمونه های ماست چویل در طول مدت ۲۱ روز نگهداری

تولید صنعتی ماست چویل و بررسی خصوصیات شیمیایی و حسی آن



نمودار ۵- امتیازات حاصل از ارزیابی بو، رنگ، بافت و دیدگاه کلی در نمونه‌های ماست چویل در ۲۱ روز نگهداری

۱- اعداد (میانگین  $\pm$  خطای استاندارد) سه تکرار هستند.

۲- هر ستون که دارای یک حرف مشترک هستند، فاقد تفاوت آماری معنی‌دار بر اساس آزمون دانکن می‌باشند ( $p \leq 0.05$ ).

## بحث

۶۶

محصول می‌گردد. یکی از دلایل آن می‌تواند این باشد که ژلاتین باعث بالا رفتن ماده خشک محصول می‌شود. و این امر می‌تواند موجب افزایش اسیدیته گردد. به عنوان مثال در تحقیقی مشابه که از شیر خشک بدون چربی برای بالا بردن ماده خشک استفاده گردید نتایج تحقیقات انجام شده نشان داد که افزایش غلظت ماده جامد بدون چربی تا سطح (۱۳، ۱۶ و ۱۹)٪ ماده خشک باعث افزایش معنی‌دار در اسیدیته ماست غلیظ شده نسبت به نمونه شاهد می‌گردد ( $p \leq 0.05$ ) (مظاهری تهرانی و همکاران، ۱۳۸۷).

در تحقیقی دیگری مشخص شد که افزایش ماده خشک کل تا میزان ۲۷٪ می‌تواند باعث افزایش میزان اسید لاکتیک تا سطح ۱/۶۸٪ گردد که این مقدار دارای اختلاف معنی‌داری با نمونه شاهد که حاوی ۱۴٪ ماده جامد کل بود، می‌باشد. بنابراین افزایش ماده خشک باعث افزایش تولید اسید می‌گردد (مهدیان و مظاهری، ۱۳۸۶). علت بالا رفتن اسیدیته ماست بواسطه افزایش ماده خشک محصول می‌تواند بدلیل تحریک فعالیت متابولیکی باکتری‌های استارتر اسیدزا توسط هیدروکلورید باشد. که با نتایج تحقیقات بر روی ماست یخ زده مطابقت دارد

در این تحقیق تاثیر دو تیمار مختلف ژلاتین (۰/۳ و ۰/۱۵)٪ بر روی خصوصیات شیمیایی ماست چویل بررسی گردید. بر اساس نتایج بدست آمده از ۲۱ روز نگهداری، بین نمونه‌های حاوی ژلاتین با نمونه شاهد در طول مدت نگهداری اختلاف معنی‌داری از لحاظ اسیدیته وجود داشت. ( $p \leq 0.05$ ). افزایش ژلاتین تا سطح ۰/۳٪ باعث افزایش معنی‌داری در تولید اسید گردید. از لحاظ pH در طی ۲۱ روز نگهداری، pH کلیه ماست‌ها کاهش یافت. ماست حاوی ۰/۳٪ ژلاتین دارای کمترین pH بوده است. تمام نمونه‌های ماست تولیدی توسط گروه ارزیاب‌های آموزش دیده تحت ارزیابی حسی قرار گرفتند. با توجه به نتایج آماری و ارزیابی حسی، بین نمونه‌ها اختلاف معنی‌داری وجود نداشت اسید چرب آزاد در طی ۲۱ روز نگهداری در سه نمونه ماست افزایش داشت ولی مقادیر مختلف ژلاتین تاثیر مثبتی بر روی اسید چرب آزاد نمی‌گذارد. در مرحله بعد اندازه‌گیری دی‌استیل بر روی نمونه‌ها انجام شد و با نمونه شاهد مقایسه گردید.

همانطور که گفته شد ژلاتین باعث کاهش pH



لیپاز  $45^{\circ}\text{C}$  می باشد. لذا دمای سردخانه می تواند در کاهش ترشح آنزیم لیپاز موثر باشد. از سوی دیگر در باکتری های سرمادوست، تولید لیپاز در دمایی پایین تر از رشدشان صورت می گیرد و چون دمای نگهداری ماست از این دما بالاتر است لذا تولید اسید چرب آزاد توسط این باکتریها در زمان سرد خانه گذاری روندی کند دارد ( Andersson, 1980; Krasaekoopt & Lokuliyanage Cabraal, 2011).

در این تحقیق تولید اسید چرب آزاد افزایش تدریجی در روزهای نگهداری دارد وقتی در بعضی از روزها، افزایش آن معنی دار نمی باشد. که علت آن می تواند اثر دما بر باکتری های ذکر شده باشد همچنین درصد های مختلف ژلاتین بر تولید اسید چرب آزاد تاثیر چندانی ندارد.

افزایش اسید چرب آزاد در مدت نگهداری تدریجی است و اضافه شدن هیدروکلوئید باعث تغییر معنی داری در تولید اسید چرب آزاد نمی شود. که با نتایج ما مطابقت دارد. بعلاوه میزان اسید چرب آزاد رابطه مستقیمی با فعالیت میکروبی، ترکیبات شیمیایی، پروسه تولیدی و میزان چربی محصول دارد (Mehmood et al., 2008).

با توجه به نتایج آماری و ارزشیابی حسی، بین نمونه ها از لحاظ بو، رنگ، طعم و دیدگاه کلی اختلاف معنی داری وجود نداشت. نتایج تحقیقات سایرین نشان می دهد که ژلاتین در مقادیر بالای می تواند باعث بهبود خصوصیات بافتی ماست های بدون چربی شده و آب اندازی آن را کاهش دهد همچنین باعث افزایش ویسکوزیته، سختی، و تغییر در خصوصیات حسی ماست می گردد (Supavititpatana et al., 2008; Fiszman et al., 1999). علاوه بر ایجاد تلخی در محصول لبنی توسط هیدروکلوئید، بد طعمی می تواند بر اثر افزایش اسیدیته، تولید طعم چربی و بافت لزج از دلایل عدم رضایت ارزیابان باشد که با نتایج ما مطابقت ندارد (Kurultay et al., 2004; Koksoy & Kilic, 2000). چرا که در این طرح از مقادیر پایین ژلاتین جهت بهبود کیفیت محصول استفاده شده است بنابراین اثرات نامطلوب ژلاتین بر روی طعم مشاهده نمی گردد. بعلاوه اضافه کردن چویل به عنوان یک ماده طعم دهنده مناسب می تواند اثرات نامناسب هیدروکلوئید ژلاتین را پنهان نماید. گزارشات بدست آمده حاکی از آن است که استفاده از  $0.6\%$  ژلاتین باعث کاهش

(Koocheki & Milani, 2010). بعلاوه مطالعات انجام شده بر روی ماست حاصل از شیر سویا با طعم انبه نیز نشان داد که افزودن ژلاتین باعث افزایش اسیدیته در محصول می گردد (Kumar & Mishra, 2004).

نتایج این تحقیق نشان داد که ژلاتین باعث کاهش pH می گردد. بر اساس مطالعات انجام گرفته، pH ماست در طی مرحله نگهداری با استفاده از ترکیبات قوام دهنده کاهش می یابد (Mehmood et al., 2008). همانطور که ذکر شد علت پایین آمدن pH افزایش ماده خشک و تحریک فعالیت متابولیکی باکتری های استارتر می باشد (Milani & Koocheki, 2010). نتایج تحقیقات سایرین نیز این مطلب را تایید می کند به عنوان مثال ماست کم چرب حاوی ژلاتین از لحاظ pH دارای تغییر معنی داری در سطح احتمال  $1\%$  با نمونه شاهد است (آقازاده مشگی و همکاران، ۱۳۸۹). در یک بررسی مشابه افزایش ژلاتین به میزان  $0.6\%$  باعث افزایش معنی داری در اسیدیته ماست تولید شده از شیر ذرت گردید (Supavititpatana et al., 2008).

در این تحقیق مشخص گردید اسید چرب آزاد در طی روز نگهداری در سه نمونه ماست افزایش می یابد ولی مقادیر مختلف ژلاتین تاثیر مثبتی بر روی تولید اسید چرب آزاد نمی گذارد. بر اساس نتایج مطالعات صورت پذیرفته در زمینه استفاده از هیدروکلوئیدها، میزان اسید چرب آزاد در طول مدت نگهداری انواع ماست های دارای غنی کننده های هیدروکلوئیدی به تدریج افزایش می یابد (Mehmood et al., 2008). که با یافته های این تحقیق مطابقت دارد. یکی از عوامل تولید اسید چرب آزاد آنزیم لیپاز است که به طور طبیعی دارای چندین منبع می باشد. این آنزیم در میسل کازیین شیر خام وجود دارد که توسط عمل پاستوریزاسیون از بین می رود. بعلاوه باکتری های استارتر *S. thermophilus* و *L. bulgaricus* و باکتری های آلوده کننده شیر خام که به پاستوریزاسیون مقاوم هستند نیز در تولید این آنزیم نقش دارند. این باکتری ها در مرحله نگهداری شروع به فعالیت می کنند و بر اثر فعالیت آنها اسید چرب آزاد و منو و دی گلیسرول تولید می شود (DeMan, 1999; Routray & Mishra, 2011).

دما یک عامل مهم در لیپولیز است. به عنوان مثال در باکتری *S. thermophilus* بهترین دما برای رشد و تولید

امتیاز طعم محصول می‌گردد ( Kumar & Mishra, 2004).

نتایج اندازه‌گیری دی استیل در ماست‌های غنی شده با ژلاتین در نمودار ۴ آورده شده است تحقیق انجام شده نشان داد دی استیل در ۲۱ روز نگهداری در سردخانه افزایش می‌یابد و ژلاتین می‌تواند باعث کاهش تولید دی استیل در نمونه‌های غنی شده نسبت به نمونه شاهد گردد. یکی از دلایل آن اینست که هیدروکلوئیدها با ایجاد شبکه متقاطع باعث کاهش فعالیت آبی می‌گردند ( Trombetta et al., 2005).

دی استیل و استالیدید از ترکیبات کربونیل تولید شده توسط *L. bulgaricus* می‌باشد میزان استالیدید در طول مرحله نگهداری ماست افزایش یافته و ماکزیمم مقدار آن در ۲۱ الی ۳۱ روز نگهداری در یخچال می‌باشد (Mehmood et al., 2008; Beshkova et al., 1998).

نتایج تحقیقات نشان داد که میزان تولید دی استیل در کشت همزده بیشتر از کشت ساکن است و هنگامیکه غلظت اکسیژن اولیه افزایش می‌یابد، تولید دی استیل و استوین در محیط کشت افزایش می‌یابد.  $\alpha$  استولاکتات احتمالاً با افزایش غلظت اکسیژن و فعالیت آنزیم اکسیداز افزایش می‌یابد و این مساله منجر به NADH سنتتاز و افزایش تولید استوین و دی استیل و ترکیبات معطره تحت شرایط هوادهی شده می‌شود (الوندی و همکاران، ۱۳۸۸). لذا پیشنهاد می‌شود که از ژلاتین در ماست‌های همزده استفاده گردد.

### نتیجه‌گیری

امروزه استفاده از مواد لبنی کم چرب برای حفظ سلامتی رایج شده است. علاوه بر آن از سبزیجات نیز به عنوان منابع فیبر در ماست استفاده می‌شود. چویل از جمله سبزیجات معطری است که از گذشته در اقوام ترک کاربردهای زیادی را داشته است. به دلیل ناپایدار بودن این سبزی در ماست از ژلاتین در این تحقیق استفاده شده است ژلاتین پر مصرف ترین هیدروکلوئید در صنایع تولید ماست می‌باشد. ژلاتین باعث افزایش اسیدیته و کاهش pH می‌گردد. از سوی دیگر در مقایسه با نمونه شاهد، باعث تفاوت معنی‌داری در تولید اسید چرب نمی‌گردد. بعلاوه آنالیز حسی نیز نشان داد که اضافه کردن ژلاتین تاثیر

نامطلوبی بر روی طعم محصول نمی‌گذارد. ولی این ماده بر روی تولید دی استیل در ماست چویل اثر گذاشته و تولید آن را کاهش می‌دهد. از آنجاییکه دی استیل مسئول عطر و طعم ماست می‌باشد لذا انتظار کاهش امتیاز طعمی نسبت به نمونه شاهد در این تحقیق می‌رفت. ولی کمبود عطر و طعم، بدلیل وجود چویل که خود گیاه معطری است مشاهده نگردید. لذا استفاده از ژلاتین به میزان ۰/۳٪ در ماست چویل پیشنهاد می‌گردد.

### منابع

- آفازاده مشگی، م، محمدی، خ، توتونچی، س. و فراهانیان، ز. (۱۳۸۸). تولید ماست بدون چربی به هم نزده با استفاده از نشاسته ذرت و ژلاتین. علوم غذایی و تغذیه. جلد ۷، شماره ۳، ۶۶-۷۳.
- الوندی، ه، آذر، م. و شجاع الساداتی، س. ع. (۱۳۸۷). تولید دی استیل در فرآیند تخمیر غیر ملاوم با استفاده از کشت‌های آغازگر لاکتیکی. مجله علوم و صنایع غذایی. جلد ۵، شماره ۲، ۲۷-۳۹.
- بی‌نام. (۱۳۴۹). اندازه‌گیری پروتئین، موسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران، استاندارد ملی ایران، شماره ۶۳۹.
- بی‌نام. (۱۳۶۴). روش اندازه‌گیری ماده خشک بدون چربی، موسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران، استاندارد ملی ایران، شماره ۳۶۷.
- بی‌نام. (۱۳۶۶). روش تعیین اسیدیته کل و pH با تراکم هیدروژن در شیر و فرآورده‌های آن، موسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران، استاندارد ملی ایران، شماره ۲۸۵۲.
- بی‌نام. (۱۳۷۱). روش اندازه‌گیری چربی، موسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران، استاندارد ملی ایران، شماره ۳۶۶.
- بی‌نام. (۱۳۷۴). روش اندازه‌گیری دانسیته، موسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران، استاندارد ملی ایران، شماره ۶۳۸.
- بی‌نام. (۱۳۸۱). شیر و فرآورده‌های آن - روش شمارش کلی پرگنه‌های میکروارگانیسم‌ها در ۳۰ درجه سلسیوس، موسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران، استاندارد ملی ایران، شماره ۵۴۸۴.
- بی‌نام. (۱۳۸۲). تست الکل، موسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران، استاندارد ملی ایران، شماره ۱۵۲۸.

*Clinical Biochemistry*, 44(13, Supplement), S339.

Horwitz, W. & Latimer, G. (2010). *Official methods of analysis* J. Editors (Ed.)

Kang, Y. J., Frank, J. F. & Lillard, D. A. (1988). Gas chromatographic detection of yogurt flavor compounds and changes during refrigerated storage. *Cultured dairy products journal*, 23(4), 6-9.

Koksoy, A. & Kilic, M. (2004). Use of hydrocolloids in textural stabilization of a yoghurt drink, ayran. *Food Hydrocolloids*, 18 : 593-600.

Krasaekoopt, W. & Lokuliyange Cabraal, T. (2011). Effect of hydrocolloids on sensory properties of the fermented whey beverage from different types of milk. *AU J.T.*, 14(4): 253-258.

Kumar, P. & Mishra, H. N. (2004). Storage stability of mango soy fortified yoghurt powder in two different packaging materials: HDPP and ALP. *Journal of Food Engineering*, 65(4), 569-576.

Kurultay, S., Oksuz, O. & Simsek, O. (2000). The effects of hydrocolloids on some physico-chemical and sensory properties and on the yield of Kashar cheese. *Nahrung*, 44: 377-378.

Mehmood, S. T., Masud, T., Mahmood, T. & Maqsd, S. (2008). Effect of different Additives from Local Source on the quality of Yoghurt. *Pakistan Journal of Nutrition* 7(5), 695-699.

Milani, E. & Koocheki, A. (2011). The effects of date syrup and guar gum on physical, rheological and sensory properties of low fat frozen yoghurt dessert. *International Journal of Dairy Technology*, 64(1):121-129.

Minekus, M., Jelier, M. & Xiao, J. Z. (2005). Effect of partially hydrolyzed guar gum (PHGG) on the bioaccessibility of fat and cholesterol. *Bios. Biotechnol. Biochem*, 69(5), 932-938.

Mirzaghahi, S., Akrami, H., Mansouri, K. & Fallahi, H. (2011). Anti-angiogenic activity of ethanol extracts of *Ferulago angulata* leaves. *Clinical Biochemistry*, 44(13, Supplement), S115.

Monnet, C., Schmitt, P. & Divies, C. (1994). Method for Assaying Volatile Compounds by Headspace Gas Chromatography and Application to Growing Starter Cultures. *Journal of Dairy Science*, 77 (7), 1809-1815.

Ramirez-Santiago, C., Ramos-Solis, L.,

فرحناکی، ع.، مجذوبی، م. و مصباحی، م. (۱۳۸۸). خصوصیات و کاربردهای هیدروکلوئیدها در مواد غذایی و دارویی. چاپ اول. نشر علم کشاورزی ایران.

مظاهری تهرانی، م.، رضوی، س. م. ع. و طلاکار، ح. (۱۳۸۷). اثر افزایش ماده جامد بدون چربی و کلرید کلسیم بر ویژگیهای فیزیکیوشیمیایی و حسی ماست غلیظ شده. پژوهش‌های علوم و صنایع غذایی ایران، جلد ۴، شماره ۱، ۶۹-۷۷.

مظفریان، و. (۱۳۷۷). فرهنگ نام‌های گیاهان ایران، نشر فرهنگ معاصر، چاپ دوم

مه‌دی‌ان، ا. و مظاهری تهرانی، م. (۱۳۸۶). اثر ماده جامد کل شیر بر رشد باکتری‌های آغازگر و کیفیت ماست. فصل نامه علوم و صنایع غذایی ایران، جلد ۴، شماره ۳، ۵۹-۶۵.

Abdel Salam, M. & Shibiny, E. L. S. (1991). Preparation of whey protein concentrates from salted whey and its uses in yoghurt. *J. Dairy Research*, 58(4), 503 – 510.

Andersson, R. E. (1980). Microbial lipolysis at low temperatures. 1980. *Applied and Environmental Microbiology*, 39(1): 36-40.

Beshkova, D., Simova, E., Frengova, G. & Simov, Z. (1998). Production of flavour compounds by yogurt starter cultures. *Journal of Industrial Microbiology & Biotechnology*, 20:180-186.

deMan, J. M. 1999. *Principles of food chemistry*. 3<sup>rd</sup>.ed. PhD Aspen Publishers, Inc.

Fizman, S. M., Lluch, M. A. & Salvador, A. (1999). Effect of addition of gelatin on microstructure of acidic milk gels and yoghurt and on their rheological properties. *International Dairy Journal*, 9(12), 895-901

Ghasempour, H. R., Shirinpour, E. & Heidari, H. (2007). The constituents of essential oils of *Ferulago angulata* (Schlecht.) bioss at two different habitats, Nevakoh and Shahoo, Zagross mountain, western Iran. *Iranian Journal of Science & Technology, Transaction A*, 31(A3), 309-312.

Hashim, I. B., Khalil, A. H., & Afifi, H. S. (2009). Quality characteristics and consumer acceptance of yogurt fortified with date fiber. *Journal of Dairy Science*, 92(11), 5403-5407.

Heidari, S., Akrami, H. & Mahdiumi, H. (2011). Study of Chemopreventive activity of ethanolic extract of *Ferulago angulata* leaves.

Lobato-Calleros, C., Peña-Valdivia, C., Vernon-Carter, E. J. & Alvarez-Ramírez, J. (2010). Enrichment of stirred yogurt with soluble dietary fiber from *Pachyrhizus erosus* L. Urban: Effect on syneresis, microstructure and rheological properties. *Journal of Food Engineering*, 101(3), 229-235.

Sahan, N., Yasar, K. & Hayaloglu, A. A. (2008). Physical, chemical and flavour quality of non-fat yogurt as affected by a  $\beta$ -glucan hydrocolloidal composite during storage. *Food Hydrocolloids*, 22(7), 1291-1297.

Sendra, E., Kuri, V., Fernández-López, J., Sayas-Barberá, E., Navarro, C. & Pérez-Alvarez, J. A. (2010). Viscoelastic properties of orange fiber enriched yogurt as a function of fiber dose, size and thermal treatment. *LWT - Food Science and Technology*, 43(4), 708-714.

Soukoulis, C., Panagiotidis, P., Koureli, R. & Tzia, C. (2007). Industrial Yogurt Manufacture: Monitoring of Fermentation Process and Improvement of Final Product Quality. *Journal of Dairy Science*, 90(6), 2641-2654.

Staffolo, M. Dello, Bertola, N., Martino, M. & Bevilacqua, Y. A. (2004). Influence of dietary fiber addition on sensory and rheological properties of yogurt. *International Dairy Journal*, 14(3), 263-268.

Supavitpatana, P., Wirjantoro, T. I., Apichartsrangkoon, A. & Raviyan, P. (2008). Addition of gelatin enhanced gelation of corn-milk yogurt. *Food Chemistry*, 106(1), 211-216.

Tamime, Y. & Robinson, R. K. (2007). *Background to manufacturing practice.in: Tamime and Robinson's Yoghurt science and technology*. Cambridge, England Wood head Publishing

Taran, M., Ghasempour, H. R. & Shirinpour, E. (2010). Antimicrobial activity of essential oils of *Ferulago angulata* subsp. *carduchorum*. *Jundishapur Journal of Microbiology*, 3(1), 10-14.

Trombetta, G., Di bona, C. & Grazi, E. (2005). The transition of polymers into a network of polymers alters per se the water activity. *Int. J. Biol. Macromol*, 35: 15-18.



jitn.srbiau.ac.ir