

تأثیر غلظت‌های مختلف سوربات پتاسیم و بنزوات سدیم و دمای نگهداری بر خصوصیات میکروبی آلبالو خشک در طی نگهداری

الناز شارفی آبادی^{۱*}، محمد حسن شاه حسینی^۲، مانیا صالحی فر^۳

۱- دانش آموخته کارشناسی ارشد صنایع غذایی، دانشگاه آزاد اسلامی واحد شهر قدس، تهران، ایران

۲- دانسیار دانشکده میکروبیولوژی، دانشگاه آزاد اسلامی واحد شهر قدس، تهران، ایران

۳- گروه علوم و صنایع غذایی، واحد شهر قدس، دانشگاه آزاد اسلامی، تهران، ایران

(تاریخ دریافت: ۹۳/۸/۲۹ تاریخ پذیرش: ۹۳/۱۰/۲۳)

چکیده

در این پژوهش، اثر غلظت‌های مختلف سوربات پتاسیم و بنزوات سدیم (ppm ۴۰۰، ۵۰۰ و ۵۰۰) بر خصوصیات میکروبی (شمارش کلی میکروارگانیسم‌ها، میزان کپک و مخمر) آلبالو خشک با رطوبت ۲۵٪ در طی ۶ ماه نگهداری در دماهای ۲۲، ۲۲، ۳۷ و ۳۷ مورد ارزیابی قرار گرفت. ویژگیهای میکروبی نمونه‌ها در ماه اول، سوم، ششم مورد ارزیابی قرار گرفت. نتایج نشان داد که آلبالو خشک تیمار شده با سوربات پتاسیم و بنزوات سدیم در طی شش ماه نگهداری در بسته‌بندی‌های وکیوم شده دچار فساد میکروبی نشد. نتایج نشان داد تعداد کپک و مخمر از $10^{11}/17$ کلنی در گرم (در آلبالو خشک شاهد) و با استفاده از بنزوات سدیم و سوربات پتاسیم در بهترین شرایط به ترتیب به $10^{3}/10$ و $10^{3}/3/67$ کلنی در گرم کاهش یافت. همچنین شمارش کلی میکروارگانیسم‌ها از $10^{3}/2/13$ کلنی در گرم در شاهد، با استفاده از بنزوات سدیم و سوربات پتاسیم در بهترین شرایط به ترتیب به $10^{3}/0/50$ و $10^{3}/1/23$ کلنی در گرم کاهش یافت. با افزایش غلظت سوربات پتاسیم و بنزوات سدیم میزان شمارش کلی میکروارگانیسم‌ها و میزان کپک و مخمر کاهش پیدا کرد. با افزایش دما (۸ درجه سانتی گراد) و گذشت زمان (۱ به ۶ ماه) به علت تجزیه سوربات پتاسیم و بنزوات سدیم در مورد تیمارها به طور معنی‌داری اثر ضد میکروبی این ترکیبات کاهش یافت ($P < 0.05$).

کلید واژگان: سوربات پتاسیم، بنزوات سدیم، آلبالو خشک، بسته‌بندی وکیوم

۱- مقدمه

آلبالو میوه درخت آلبالو با نام علمی *Prunus cerasus* از خانواده گل سرخیان است. میوه آن ترش مزه و سرخ رنگ است. صد گرم آلبالو ۸۵ گرم مواد قندی، ۰/۰۳ گرم پروتئین و ۳۵۰ کالری دارد. بعلاوه صد گرم آن حدود ۱۹۶ میلی گرم کلسیم، ۰/۴۲ میلی گرم تیامین، ۰/۱۳ میلی گرم ریبوفلافاوین، ۲۱ میلی گرم ویتامین C و نیز مقداری سدیم، منزیم، پتاویم، مس، روی و املاح دیگر دارد. برای آلبالو خواص زیادی ذکر کرده‌اند که از جمله می‌توان به ارزش آن در درمان التهاب کلیه، ناراحتیهای کبد، معده و روده و نیز بیماری‌های تبدار و کاهش فشار خون اشاره کرد. دم کرده آلبالو خاصیت ادراری داشته و از قدیم به ارزش آن توجه داشته‌اند. میوه آلبالو بصورت تازه- خوری مصرف شده و نیز از آلبالو برای تهیه آب آلبالو، آلبالو- خشک، شربت‌آلبالو و ترشی‌آلبالو و موارد دیگر استفاده می‌شود [۱]. بر اساس آمار سازمان فائو ایران با تولید سالانه ۵۱۰۰۰ تن میوه آلبالو از نظر تولید این میوه رتبه نهم را در جهان دارا است [۲]. آلبالوی خشک یکی از فرآوردهای عمده آلبالو است که بصورت سنتی و صنعتی در کشور تولید می‌شود. همانند سایر محصولات خشکباری در این محصول هم امکان استفاده از روش‌های رایج سالم سازی محصولات غذایی وجود ندارد و یکی از روش‌های ساده و کم هزینه برای سالم‌سازی و ممانعت از آلوودگی میکروبی استفاده از مواد نگهدارنده ضد- میکروبی مجاز برای افزایش عمر ماندگاری و حفظ و ارتقاء کیفیت آلبالوی خشک است.

نگهداری مواد غذایی با استفاده از مواد شیمیایی روش مهمی در فرآوری مواد غذایی بوده و با افزایش تولید و مصرف غذایی فرآوری شده و آماده، بطور فزاینده‌ای استفاده می‌شوند. نگهدارنده‌ها با هدف جلوگیری یا به تأخیر اندختن فساد میکروبی، آنزیمی و شیمیایی و افزایش عمر انبارداری به مواد غذایی اضافه می‌شوند. [۳]

سوربات‌پتاویم و بنزوات‌سدیم از جمله موادی هستند که در طبقه مواد نگهدارنده قرار دارند و سبب جلوگیری از فساد میکروبی در مواد غذایی و افزایش عمر انبارداری می‌شوند. سوربات‌پتاویم (E202) بر طیف وسیعی از کپک و مخمرها موثر است ولی بر باکتری‌ها اثر ضد میکروبی کمتری دارد. همچنین بر روی میکروگانیسم‌های کاتالاز مثبت موثر است. بیشترین تاثیر ضد میکروبی سوربات‌پتاویم در pH پایین‌تر از ۶

است. این ماده به عنوان نگهدارنده در نان و سایر محصولات

نانوایی، لبینات، مرباها و شربت‌ها، ترشی‌ها، آبمیوه‌ها، میوه‌های-

خشک ... قابل استفاده است. سوربات‌پتاویم دمای بالا را تحمل می‌کند (دمای ذوب 134°C و دمای جوش 228°C). این ماده تاثیری بر عطر و طعم مواد غذایی ندارد و با ویتامینها و مواد معدنی و آنزیم‌ها وارد واکنش نمی‌شود [۴].

در اصول GMP^۱، سوربات‌پتاویم ماده‌ای GRAS^۲ است. بطورکلی حداقل مقدار مصرف مجاز برابر با 2 ppm درصد (2000 ppm) می‌باشد [۵].

بنزوات‌سدیم (E211) دارای اثر ضد میکروبی بر مخمر و باکتری‌ها است و بر کپک‌ها اثر کمتری دارد. بنزوات‌سدیم به علت قیمت پایین بیشتر مورد استفاده قرار می‌گیرد. این ماده به علت محدودیت pH موثر و ایجاد طعم، در دوزهای پایین و همراه با سوربات‌پتاویم استفاده می‌شود [۳]. pH مطلوب برای همراه با سوربات‌پتاویم حدود $2/5$ تا 4 می‌باشد. مصرف آن فعالیت بنزوات‌سدیم حدود $2/5$ تا 4 می‌باشد. مصرف آن برای pH‌های بالاتر $4/5$ تا 4 توصیه نمی‌شود. میزان مجاز مصرف آن $0/03$ تا $0/1$ درصد است [۶]. معایب این نگهدارنده‌ها این است که نسبت به نور و گرما حساس هستند و تجزیه می‌شوند. میزان مصرف روزانه سوربات‌پتاویم 25 میلی گرم در کیلوگرم وزن بدن [۴] و میزان مصرف روزانه بنزوات‌سدیم 5 میلی گرم در کیلوگرم وزن بدن است [۷].

نوری و همکاران (۱۹۵۹) زرآلو با 35% رطوبت را در محلول- هایی با غلاظت مختلف سوربات‌پتاویم، دهیدرواستیک و اکسید پروپیلن به مدت 2 دقیقه غوطه‌ور کردند که نتایج این بررسی نشان داد سوربات‌پتاویم بیشترین تأثیر را بر کاهش کپک و مخمر دارد و باقی‌مانده سوربات‌پتاویم در محصول از آلوودگی ثانویه جلوگیری می‌کند [۸].

بايسال و هانجی اوغلو (۲۰۰۱) فعالیت میکروبی گوجه فرنگی نیمه‌خشک را در محلول حاوی آب گلدار + اسید + سوربات‌پتاویم که با انواع روش‌های غوطه‌وری شستشو داده شده، بررسی کردند که به میزان $۹۳/۷\%$ تعداد کل میکروگانیسم‌ها کاهش یافت [۹].

مارین و همکاران (۲۰۰۲) تاثیرات نگهدارنده‌های بر پایه اسید ضعیف (سوربات‌پتاویم، بنزوات‌سدیم، پروپیونات کلسیم) در انواع فرآورده‌های قنادی بر محافظت از فساد آسپرژیلوس نایجر

1. Good Manufacturing Practice

2. Generally Recognized As Safe

جداگانه به ۳ کیلوگرم آلبالو خشک اضافه شد. سپس در بسته‌های از جنس پلی‌آمید به صورت وکیوم بسته‌بندی شد. سپس نمونه شاهد و نمونه‌های تیمارشده در دماهای ۸۰°C (دماهی ۸۰°C) (نگهداری در یخچال (فریجیدر)، ۲۲°C (دماه اتاق) و ۳۷°C (نگهداری در انکوباتور) Shimi fan به مدت ۱ماه، ۳ماه، ۶ماه نگهداری شدند. جهت بررسی اثر ضدمیکروبی این مواد در آلبالو خشک، آزمونهای میکروبی شامل شمارش کلی میکرووارگانیسم‌ها با استفاده از محیط کشت پلیت کانت آگار و YGC شمارش کپک و مخمر با استفاده از محیط کشت آگاردر طی زمان نگهداری انجام شد. نمونه‌ها با استفاده از روش کخ رقیق‌سازی شده و کشت میکروبی انجام شد [۱۱]. در آلبالو خشک حد مجاز تعداد کل میکرووارگانیسم‌ها ۱۰^۴ کلنی در گرم و حد مجاز میزان کپک و مخمر ۱۰^۲ کلنی در گرم می‌باشد [۱۲].

در این تحقیق اثر پارامترهای غلظت (۳ سطح)، دما (۳ سطح) و زمان نگهداری (۳ سطح) با استفاده از آزمایش فاکتوریل در قالب طرح بلوک‌های کامل تصادفی (نوع نگهدارنده) و اسپلت پلات کرتهای خرد شده در زمان مورد آنالیز آماری قرار گرفت. آزمایشات در ۳ تکرار انجام شد. نتایج بدست آمده با استفاده از روش آنالیز واریانس (ANOVA) در سطح احتمال ۰/۵ (P<۰/۵) و مقایسه میانگین‌ها با استفاده از آزمون چندامنه‌ای (Duncan در سطح احتمال ۰/۰۵ (P<۰/۰۵)) مورد تجزیه و تحلیل قرار گرفت. آنالیزهای آماری و مقایسه میانگین‌ها با استفاده از نرم‌افزار SAS نسخه ۹/۱ انجام گرفت. نمودارها و شکل‌ها با استفاده از نرم‌افزار Excel رسم شد.

۳- نتایج

تأثیر سوربات پتاسیم بر میزان کل میکرووارگانیسم‌ها

نتایج آنالیز واریانس نشان داد که اثر متقابل زمان، دما و تیمار بر شمارش کلی میکرووارگانیسم‌ها معنی‌دار است (P<۰/۰۵). نتایج نشان داد که در همه زمان‌ها با افزایش دما شمارش کلی میکرووارگانیسم‌ها در نمونه شاهد افزایش یافته است و در همه تیمارهای سوربات پتاسیم با گذشت زمان تعداد کل میکرووارگانیسم‌ها کاهش یافته است (شکل ۱). بیشترین کاهش سوربات پتاسیم در دماه ۸۰°C در ماه ششم بوده است (شکل ۱/۲۳×۱۰^۳ cfu در گرم) مربوط به تیمار با غلظت ۵۰۰ ppm با دقت ۰/۰۱ Gadever ساخت کشور آلمان) به صورت

و آسپرژیلوس فلاووس را بررسی کردند که در این نوع محصولات سوربات پتاسیم به عنوان موثرترین عامل جلوگیری‌کننده از رشد عوامل فساد قارچی به میزان حدداشت ۰/۳٪ شناسایی شد [۵].

هدف از این تحقیق بررسی تاثیر غلظت‌های مختلف نگهدارنده‌های سوربات پتاسیم و بنزوات سدیم و نیز دما و زمان نگهداری بر میزان آلدگی میکروبی آلبالو خشک به خصوص کپک و مخمر و جلوگیری از تولید گاز و بادرگردگی بسته‌های آلبالو خشک با هدف افزایش عمرماندگاری محصول و حفظ وارتقاء کیفیت آن است.

۲- مواد و روش‌ها

میوه آلبالو مورد استفاده در این تحقیق از باغ‌های اطراف شهر مرند جمع آوری شده و پس از دریافت، سورت، شستشو در آب، دمگیری شده و در دماه ۳۰ درجه سانتی‌گراد (برای جلوگیری از خشک شدن پوسته آلبالو) در داخل اتاق خشک-کن تا رسیدن به رطوبت ۰/۲۵٪ نگهداری شد. پس از سورت و جداسازی، مواد افزودنی شامل نمک، اسید سیتریک و نگهدارنده‌های سوربات پتاسیم و بنزوات سدیم (خریداری شده از شرکت Merck آلمان) به طور مستقیم و به صورت پودر خشک (جهت ثبت رطوبت محصول) اضافه شد. همه نمونه‌ها دارای ۰/۲۵٪ رطوبت، ۰/۴٪ نمک و ۰/۵٪ اسید سیتریک بودند. روش اندازه‌گیری رطوبت به این صورت بوده است که ابتدا پلیت شیشه‌ای تمیز را داخل آون قرار داده پس از حدود نیم ساعت داخل دسیکاتور گذاشته تا به دماه محیط برسد. سپس ۵ گرم آلبالو را داخل پلیت ریخته و وزن آنرا یادداشت کرده و داخل آون به مدت ۲-۵ ساعت قرار داده سپس داخل دسیکاتور گذاشته، پس از رسیدن به دماه محیط وزن کرده و طبق فرمول زیر محاسبه شد:

$$\text{شده وزن پلیت و نمونه اولیه} - \text{وزن پلیت با نمونه خشک}$$

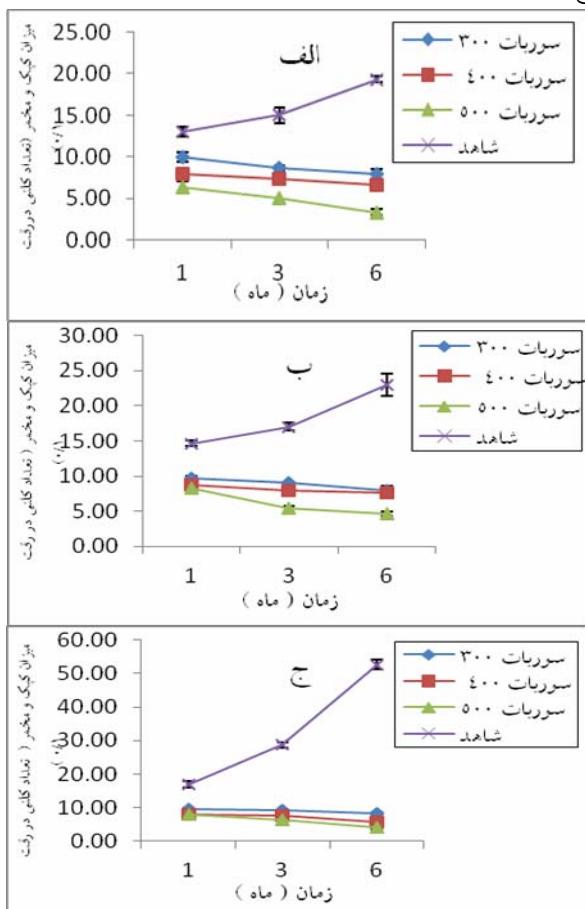
$$\text{درصد رطوبت} \times 100$$

وزن نمونه

[۱۰]

برای تهیه تیمار ۴۰۰، ۳۰۰ ppm و ۵۰۰ به ترتیب ۰/۹، ۰/۲ و ۱/۵ گرم سوربات پتاسیم یا بنزوات سدیم با ترازوی دیجیتالی با دقت ۰/۰۱ Gadever ساخت کشور آلمان) به صورت

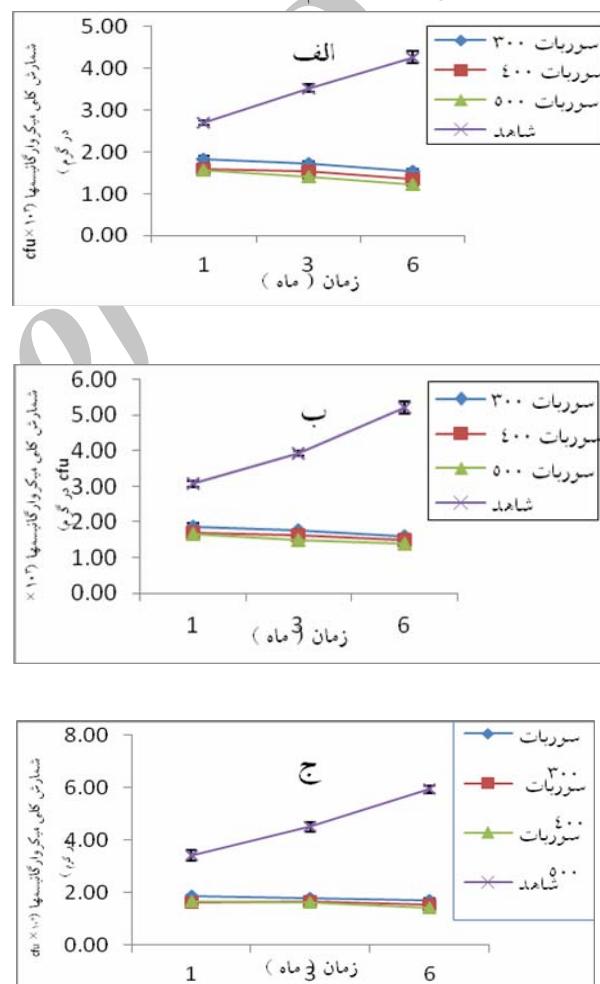
که با افزایش غلاظت سوربات پتاسیم از ppm ۳۰۰ به ۵۰۰ ppm تعداد کلی‌های کپک و مخمر کاهش یافته است و در همه غلاظت‌های سوربات پتاسیم با گذشت زمان تعداد کپک و مخمر کاهش یافته است (شکل ۲). بیشترین کاهش تعداد کپک و مخمر (۱۰^۳/۳۳×۱۰^۳ cfu در گرم) مربوط به تیمار با غلاظت ۵۰۰ ppm سوربات پتاسیم در دمای ۸۰°C است (شکل الف-۲). نتایج نشان داد که در نمونه شاهد با گذشت زمان میزان شمارش کپک و مخمر در دمای ۲۲°C از ۱۱/۶۷×۱۰^۳ به ۲۳/۰۰×۱۰^۳ cfu در گرم افزایش یافته است. همچنین در همه زمان‌ها با افزایش دما تعداد کپک و مخمر در نمونه شاهد افزایش یافته است (شکل ب-۲). بیشترین میزان کاهش تعداد کپک و مخمر مربوط به تیمار غلاظت ppm ۳۰۰ سوربات پتاسیم در دمای ۳۷°C در ماه اول بوده است (شکل ج-۲).



شکل ۲ تأثیر غلاظت‌های مختلف سوربات پتاسیم (ppm) بر تعداد کپک و مخمر آلبالو خشک در طی زمان نگهداری در دماهای: (الف) ۳۷°C (ب) ۲۰°C (ج) ۲۲°C

تأثیر بنزوات سدیم بر میزان کپک و مخمر میکروارگانیسم‌ها

الف-۱). در نمونه شاهد در دمای ۲۲°C میزان شمارش کلی میکروارگانیسم‌ها از ۲/۱۳×۱۰^۳ در روز اول به ۵/۲۰×۱۰^۳ cfu در گرم در ماه ششم افزایش یافته است (شکل ب-۱). کمترین میزان کاهش تعداد کل میکروارگانیسم‌ها مربوط به تیمار غلاظت ۳۰۰ ppm سوربات پتاسیم در دمای ۳۷°C در ماه اول بوده است (شکل ج-۱). همانطور که مشاهده می‌شود با افزایش غلاظت سوربات پتاسیم از ۳۰۰ ppm به ۵۰۰ ppm با افزایش کلی میکروارگانیسم‌ها کاهش یافته است. همچنین می‌شمارش کلی میکروارگانیسم‌ها در همه غلاظت‌ها شده است.



شکل ۱ تأثیر غلاظت‌های مختلف سوربات پتاسیم (ppm) بر شمارش کلی میکروارگانیسم‌های آلبالو خشک در طی زمان نگهداری در دماهای: (الف) ۸۰°C (ب) ۳۷°C (ج) ۲۲°C

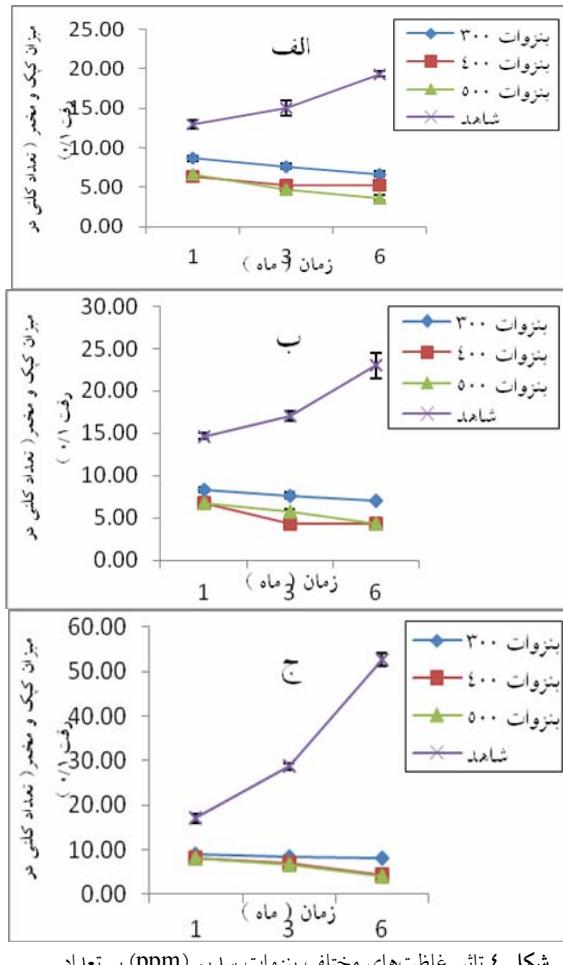
تأثیر سوربات پتاسیم بر میزان کپک و مخمر

نتایج آنالیز واریانس نشان داد که اثر متقابل زمان، دما و تیمار بر تعداد کپک و مخمر معنی‌دار است ($P < 0.05$). نتایج نشان داد

تأثیر بنتروات سدیم بر میزان کپک و مخمر

همانطور که در شکل ۴ مشاهده می‌شود با افزایش غلظت بنتروات سدیم از ۳۰۰ ppm به ۵۰۰ ppm تعداد کپک و مخمر بطرور معنی‌داری کاهش یافته است ($P<0.05$). همچنین می‌توان مشاهده کرد که در همه تیمارها با افزایش دما تعداد کلنی‌های کپک و مخمر افزایش یافته است. بیشترین کاهش ۵۰۰ ppm بنتروات سدیم در دمای 8°C در ماه ششم بوده است (شکل ۴). نتایج نشان داد که در همه غلظت‌های بنتروات سدیم با گذشت زمان تعداد کل میکروارگانیسم‌ها نسبت به نمونه شاهد کاهش یافته است (شکل ب-۴). کمترین میزان کاهش تعداد کل میکروارگانیسم‌ها مربوط به تیمار غلظت ۳۰۰ ppm بنتروات سدیم در دمای 37°C در ماه اول بوده است (شکل ج-۴). (محل قرار گرفتن

شکل ۴)



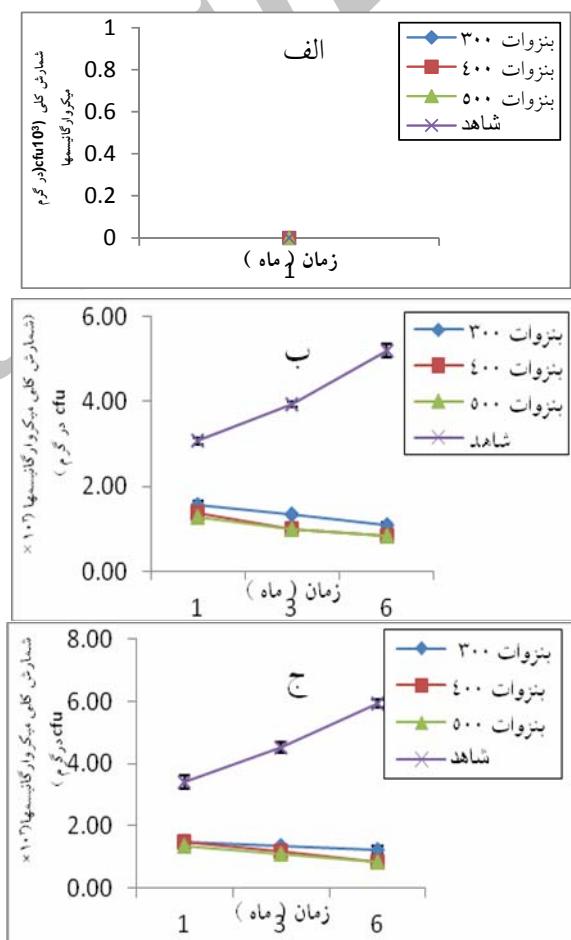
شکل ۴ تأثیر غلظت‌های مختلف بنتروات سدیم (ppm) بر تعداد

کپک و مخمر آلبالو خشک در طی زمان نگهداری در دماهای: (الف)

22°C (ب) 37°C (ج) 8°C

نتایج نشان می‌دهد که در همه زمان‌ها با افزایش دما شمارش کلی میکروارگانیسم‌ها بطرور معنی‌دار افزایش یافته است ($P<0.05$). همچنین با افزایش غلظت بنتروات پتانسیم از ۳۰۰ ppm به ۵۰۰ ppm شمارش کلی میکروارگانیسم‌ها کاهش یافته است (شکل ۳). بیشترین کاهش (50×10^3 cfu در گرم) مربوط به تیمار با غلظت ۵۰۰ ppm بنتروات سدیم در دمای 8°C در ماه ششم بوده است (شکل الف-۳). نتایج نشان داد که در همه غلظت‌های بنتروات سدیم با گذشت زمان تعداد کل میکروارگانیسم‌ها نسبت به نمونه شاهد کاهش یافته است (شکل ب-۳). کمترین میزان کاهش تعداد کل میکروارگانیسم‌ها مربوط به تیمار غلظت ۳۰۰ ppm بنتروات سدیم در دمای 37°C در ماه اول بوده است (شکل ج-۳). (محل قرار گرفتن

شکل ۳)



شکل ۳ تأثیر غلظت‌های مختلف بنتروات سدیم (ppm) بر شمارش

کلی میکروارگانیسم‌های آلبالو خشک در طی زمان نگهداری در

دماهای: (الف) 8°C (ب) 22°C (ج) 37°C

۴- بحث

بررسی تأثیر سوربات پتاسیم و بنزوات سدیم بر میزان کپک و مخمر

نتایج این بررسی نشان داد در نمونه‌های حاوی سوربات پتاسیم و بنزوات سدیم تعداد کپک و مخمر به طور معنی‌دار ($P < 0.05$) نسبت به نمونه‌های شاهد کاهش یافت. غلاظت‌های متفاوت سوربات پتاسیم و بنزوات سدیم در طی شش ماه نگهداری تعداد کپک و مخمر به طور معنی‌داری نسبت به نمونه شاهد کاهش یافت ($P < 0.05$). بیشترین کاهش تعداد کپک و مخمر برای سوربات پتاسیم مربوط به غلاظت ۵۰۰ ppm و دمای 8°C بعد از ماه ششم (از $11/67 \times 10$ به $3/33 \times 10$ cfu) در گرم)) و برای بنزوات سدیم مربوط به غلاظت ۵۰۰ ppm و دمای 8°C بعد از ماه ششم (از $11/67 \times 10$ به $3/67 \times 10$ cfu) در گرم)) بود. نتایجی که از این مطالعه بدست آمد با نتایج حاصل از مطالعه ساگو و همکاران (۲۰۰۲) مطابقت داشت آنها بر روی اثر ضدمیکروبی بنزوات سدیم تحقیقاتی انجام دادند که نشان داد با گذشت زمان میزان کپک و مخمر کاهش می‌یابد [۱۳].

در روز اول میزان کپک و مخمر در شاهد $11/67 \times 10$ کلی در گرم بوده که این میزان بیشتر از حد مجاز استاندارد (10^2 کلی در گرم) بوده و منجر به فساد و بادکردگی بسته‌های وکیوم شده‌ی آبالوخشک شد. ولی در نمونه‌های حاوی سوربات پتاسیم و بنزوات سدیم در طی زمان نگهداری (ماه اول، سوم، ششم)، تعداد کپک و مخمر در حد قابل قبول برای حفظ سلامتی کاهش یافت. بعد از یک ماه نگهداری، تعداد کپک و مخمر در تمامی نمونه‌های آبالوخشک سریعاً کاهش یافت که این کاهش در ماههای بعد روند کنترلی داشت. علت این کاهش مربوط به حساس بودن سوربات پتاسیم و بنزوات سدیم به نور و گرما و تجزیه این ترکیبات در طی زمان است [۴].

حیدری‌نیا و همکاران (۱۳۸۵) نیز تحقیقاتی در رابطه با اثر نگهدارندگی بنزوات سدیم و سوربات پتاسیم در موادغذایی بر آسپرژیلوس نیجر انجام دادند. آنها گزارش کردند که بنزوات سدیم با غلاظت‌های $0/02$ و $0/04$ درصد تاثیری در جلوگیری از رشد آسپرژیلوس نایجر نداشته و حتی میزان میسلیوم فارچ مزبور در این دو غلاظت در مقایسه با شاهد بیشتر است و بیشترین اثر آن در غلاظت $0/01$ درصد مشاهده گردیده است. همچنین نتایج این محققین نشان داد که نمونه‌های حاوی سوربات پتاسیم در مقایسه با شاهد در جلوگیری از رشد آسپرژیلوس نایجر تأثیر بیشتری داشته است. البته در همه غلاظت‌هایی که مورد آزمایش قرار گرفت تأثیر آن به مراتب بیشتر از سدیم بنزوات بوده است [۱۴]. بر طبق یافته‌های آلپوزن (۲۰۰۶) سوربات پتاسیم در کاهش میزان کپک و مخمر و برخی باکتری‌ها موثر است که این عمل همراه با تجزیه سوربات به صورت اسیدوسوربیک همراه است. همچنین وجود

برخی مواد مانند اسیداسکوربیک، پلی‌فسفات، سوکروز، NaCl، گلیسرول، پروپیل‌گالات، نیتریت بر روی تجزیه اسید سوربیک موثر است به نحوی که برخی باعث تجزیه اسیدسوربیک و برخی نقش محافظت‌کنندگی برای اسید سوربیک دارند [۴].

بررسی تأثیر سوربات پتاسیم و بنزوات سدیم بر

میزان شمارش کلی میکرووارگانیسم‌ها

در این مطالعه، در طول شش ماه نگهداری، شمارش کلی میکرووارگانیسم‌ها بطور معنی‌داری ($P < 0.05$) در آبالوخشک-های حاوی سوربات پتاسیم و بنزوات سدیم در مقایسه با آبالوخشک شاهد کمتر بود (جدول ۱ پیوست). بیشترین کاهش شمارش کلی میکرووارگانیسم‌ها مربوط به غلاظت ۵۰۰ ppm و دمای 8°C بعد از ماه ششم بوده که برای سوربات پتاسیم و بنزوات سدیم به ترتیب $1/23 \times 10^3$ cfu در گرم) و $1/23 \times 10^3$ cfu در گرم (بود.

معدنی و آذر پژوه (۱۳۸۵) نیز کاربرد اسیدهای آلی را جهت بهبود کیفیت و ایمنی آلوئی خشک بررسی و گزارش کردند که در نمونه‌های غوطه ورشده در محلول‌های حاوی این اسیدها به مدت $0/5$ ، 1 و 2 دیقه در طی نگهداری آلوئی خشک با رطوبت 18 درصد در انبار 8°C باعث کاهش میزان بارمیکروبی و کپک و مخمر شد [۱۵].

۵- نتیجه‌گیری کلی

نتایج حاصل از این مطالعه بیانگر این نکته است کارآیی بنزوات سدیم برای کنترل رشد باکتری‌ها و مخمر در آبالوخشک نسبت به سوربات پتاسیم بهتر است. با توجه به اینکه عامل اصلی فساد در آبالوئی خشک مخمرها و باکتری‌های اسیددوست هستند که با تولید گاز باعث بادکردن و ترشیدگی محصول می‌شوند. بنابراین عملکرد بنزوات سدیم را در کاهش بارمیکروبی و حفظ کیفیت آبالوئی خشک بهتر از سوربات پتاسیم است [۶]. از طرف دیگر نتایج این تحقیق نشان داد که نمونه‌های آبالوخشک تیمار شده با سوربات پتاسیم و بنزوات سدیم در طی شش ماه نگهداری در بسته‌بندی‌های وکیوم شده با فشار 10^3 اتمیلی بار دچار فساد میکروبی نشتدند. با توجه به اینکه سوربات پتاسیم سمیت کمتری را در انسان نسبت به بنزوات سدیم دارد [۱۶]، لذا پیشنهاد می‌گردد از سوربات پتاسیم استفاده شود. با توجه به نتایج این تحقیق غلاظت 300 ppm سوربات

پتاسیم که کمتر از حد اثراً مقدار مجاز استفاده این نگهدارنده (2000 ppm) می‌باشد، باعث کاهش شمارش کلی میکرووارگانیسم‌ها و میزان کپک و مخمر به زیر حد مجاز استاندارد شده و لذا غلاظت 300 ppm سوربات پتاسیم جلوگیری از رشد کپک و مخمر و کاهش شمارش کلی میکرووارگانیسم‌ها پیشنهاد می‌گردد. نتایج نشان داد افزایش دما

پتاسیم و بنزووات سدیم در کاهش بارمیکروبی مؤثرتر است (جدول ۱).

باعث کاهش اثر ضد میکروبی نگهدارنده‌ها و در نتیجه باعث افزایش میزان کپک و مخمر و تعداد کل میکرووارگانیسم‌ها شد، بنابراین دمای ۸°C برای نگهداری نمونه‌های حاوی سوربات آلبالو خشک در طی زمان نگهداری در دماهای ۸°C، ۲۲°C و ۳۷°C آنالوگی خشک شده اولیه نمونه آلبالوی خشک شده اولیه

جدول ۱ تاثیر غلظت‌های مختلف بنزووات سدیم و سوربات پتاسیم (ppm) بر تعداد کل میکرووارگانیسم‌ها و تعداد کپک و مخمر آلبالو خشک در طی زمان نگهداری در دماهای ۸°C، ۲۲°C و ۳۷°C

نوع تیمار	زمان	دما	میزان کپک و مخمر ($\text{cfu} \times 10^3$ در گرم)	شمارش کلی میکرووارگانیسم‌ها ($\text{cfu} \times 10^3$ در گرم)
				نمونه آلبالوی خشک شده اولیه
شاهد	۱	-	۱۱/۶۷ ± ۰/۳۳ ^b	۲/۱۳ ± ۰/۰۹ ^b
		۸	۱۳/۰۰ ± ۰/۵۸ ^g	۲/۷۰ ± ۰/۰۷ ^g
		۲۲	۱۴/۶۷ ± ۰/۳۳ ^f	۳/۰۷ ± ۰/۰۹ ^f
		۳۷	۱۷/۰۰ ± ۱/۰۰ ^e	۳/۴۰ ± ۰/۲۱ ^e
	۶	-	۱۵/۰۰ ± ۱/۰۰ ^f	۳/۵۳ ± ۰/۰۹ ^e
		۲۲	۱۷/۰۰ ± ۰/۵۸ ^e	۳/۹۳ ± ۰/۰۷ ^d
		۳۷	۲۸/۶۷ ± ۰/۶۷ ^b	۴/۵۰ ± ۰/۱۷ ^c
		-	۱۹/۳۳ ± ۰/۳۳ ^d	۴/۲۷ ± ۰/۱۵ ^c
		۲۲	۲۳/۰۰ ± ۱/۵۳ ^c	۵/۲۰ ± ۰/۱۷ ^b
		۳۷	۵۲/۶۷ ± ۱/۴۵ ^a	۵/۹۳ ± ۰/۱۵ ^a
۳۰۰ ppm بنزووات سدیم	۳	-	۸/۶۷ ± ۰/۳۳ ^{jk}	۱/۵۳ ± ۰/۰۷ ^{jk}
		۲۲	۸/۳۳ ± ۰/۳۳ ^{jk}	۱/۵۷ ± ۰/۰۹ ^{jk}
		۳۷	۹/۰۰ ± ۰/۰۰ ^{ij}	۱/۵۰ ± ۰/۰۷ ^{jk}
		-	۷/۶۷ ± ۰/۳۳ ^{kl}	۱/۴۰ ± ۰/۰۷ ^{kl}
		۲۲	۷/۶۷ ± ۰/۳۳ ^{kl}	۱/۳۳ ± ۰/۰۷ ^{kl}
	۶	-	۸/۳۳ ± ۰/۳۳ ^{jk}	۱/۳۳ ± ۰/۰۷ ^{kl}
		۳۷	۸/۰۰ ± ۰/۰۰ ^{mn}	۱/۱۰ ± ۰/۰۷ ^m
		-	۷/۶۷ ± ۰/۳۳ ^{lm}	۱/۱۰ ± ۰/۰۷ ^m
		۲۲	۷/۰۰ ± ۰/۰۰ ^{lm}	۱/۱۰ ± ۰/۰۷ ^m
		۳۷	۸/۰۰ ± ۰/۰۰ ^{kl}	۱/۲۳ ± ۰/۱۲ ^l
۴۰۰ ppm بنزووات سدیم	۳	-	۶/۳۳ ± ۰/۳۳ ^{mn}	۱/۲۷ ± ۰/۰۷ ^l
		۲۲	۶/۶۷ ± ۰/۳۳ ^{mn}	۱/۳۷ ± ۰/۰۹ ^{kl}
		۳۷	۸/۰۰ ± ۰/۰۰ ^{kl}	۱/۵۰ ± ۰/۰۷ ^{jk}
		-	۵/۳۳ ± ۰/۰۷ ^{no}	۱/۰۰ ± ۰/۰۷ ^m
		۲۲	۴/۳۳ ± ۰/۰۷ ^{op}	۱/۰۰ ± ۰/۰۷ ^m
	۶	-	۷/۰۰ ± ۰/۰۰ ^{lm}	۱/۲۰ ± ۰/۰۷ ^l
		۳۷	۵/۳۳ ± ۰/۰۰ ^{no}	۰/۹۰ ± ۰/۰۷ ^m
		-	۴/۳۳ ± ۰/۰۰ ^{op}	۰/۸۳ ± ۰/۰۷ ⁿ
		۲۲	۴/۳۳ ± ۰/۰۰ ^{op}	۰/۸۳ ± ۰/۰۷ ⁿ
		۳۷	۴/۰۰ ± ۰/۰۰ ^{op}	۰/۸۳ ± ۰/۰۷ ⁿ
۵۰۰ ppm بنزووات سدیم	۳	-	۶/۶۷ ± ۰/۳۳ ^{mn}	۱/۱۷ ± ۰/۰۷ ^{lm}
		۲۲	۶/۶۷ ± ۰/۳۳ ^{mn}	۱/۲۷ ± ۰/۰۹ ^{kl}
		۳۷	۸/۰۰ ± ۰/۰۰ ^{kl}	۱/۳۷ ± ۰/۰۷ ^{kl}
		-	۴/۶۷ ± ۰/۳۳ ^p	۰/۹۰ ± ۰/۰۷ ^{mn}
		۲۲	۵/۶۷ ± ۰/۳۳ ^{no}	۱/۰۰ ± ۰/۰۷ ^m
	۶	-	۶/۶۷ ± ۰/۳۳ ^{mn}	۱/۱۰ ± ۰/۰۷ ^{lm}
		۳۷	۶/۶۷ ± ۰/۳۳ ^{mn}	۱/۱۰ ± ۰/۰۷ ^{lm}
		-	۳/۶۷ ± ۰/۳۳ ^p	۰/۵۰ ± ۰/۰۷ ^o
		۲۲	۴/۳۳ ± ۰/۰۰ ^{op}	۰/۸۳ ± ۰/۰۹ ⁿ
		۳۷	۴/۰۰ ± ۰/۰۰ ^p	۰/۸۳ ± ۰/۰۹ ⁿ

ادامه جدول ۱

نوع تیمار	زمان	دما	میزان کپک و مخمر (cfu در گرم) $\times 10^3$	شمارش کلی میکروارگانیسمها (cfu در گرم) $\times 10^3$
سوربات ۳۰۰ ppm	پتاسیم	۸	۱۰۰±۵۸ ⁱ	۱۸۳±۰/۰۷ ⁱ
		۲۲	۹/۶۷±۰/۳۳ ^{ij}	۱/۸۷±۰/۰۹ ⁱ
		۳۷	۹/۶۷±۰/۳۳ ^{ij}	۱/۸۷±۰/۰۳ ⁱ
		۸	۸/۶۷±۰/۳۳ ^{jk}	۱/۷۳±۰/۰۳ ⁱ
		۲۲	۹/۰۰±۰/۰۰ ^{ij}	۱/۷۷±۰/۰۳ ⁱ
		۳۷	۹/۳۳±۰/۳۳ ^{ij}	۱/۷۷±۰/۰۳ ⁱ
	پتاسیم	۸	۸/۰۰±۰/۵۸ ^{kl}	۱/۵۳±۰/۰۷ ^{jk}
		۲۲	۸/۰۰±۰/۵۸ ^{kl}	۱/۶۰±۰/۰۷ ^j
		۳۷	۸/۳۳±۰/۳۳ ^{jk}	۱/۷۰±۰/۰۷ ^{ij}
		۸	۸/۰۰±۰/۰۰ ^{kl}	۱/۶۰±۰/۰۷ ^j
		۲۲	۸/۶۷±۰/۳۳ ^{jk}	۱/۷۰±۰/۰۷ ^{ij}
		۳۷	۸/۰۰±۰/۰۰ ^{kl}	۱/۶۰±۰/۰۷ ^j
سوربات ۴۰۰ ppm	پتاسیم	۸	۸/۳۳±۰/۳۳ ^{jl}	۱/۵۳±۰/۰۳ ^{jk}
		۲۲	۸/۰۰±۰/۰۰ ^{kl}	۱/۶۳±۰/۰۷ ^j
		۳۷	۸/۶۷±۰/۳۳ ^{kl}	۱/۶۷±۰/۰۳ ^{ij}
		۸	۷/۶۷±۰/۳۳ ^{mn}	۱/۳۷±۰/۰۹ ^k
		۲۲	۷/۶۷±۰/۳۳ ^{kl}	۱/۵۰±۰/۰۷ ^{ik}
		۳۷	۵/۶۷±۰/۸۸ ^{no}	۱/۵۳±۰/۰۳ ^{ik}
	پتاسیم	۸	۷/۳۳±۰/۷۸ ^m	۱/۵۷±۰/۰۳ ^j
		۲۲	۸/۳۳±۰/۳۳ ^{jk}	۱/۶۷±۰/۰۳ ^{ij}
		۳۷	۸/۰۰±۰/۰۰ ^{kl}	۱/۶۷±۰/۰۹ ^{ij}
		۸	۵/۰۰±۰/۰۰ ^o	۱/۴۰±۰/۰۷ ^k
		۲۲	۵/۳۳±۰/۳۳ ⁿ	۱/۵۰±۰/۰۰ ^{jk}
		۳۷	۷/۳۳±۰/۳۳ ^{mn}	۱/۶۰±۰/۰۰ ^{ij}
سوربات ۵۰۰ ppm	پتاسیم	۸	۳/۳۳±۰/۳۳ ^r	۱/۲۲±۰/۰۳ ^l
		۲۲	۴/۶۷±۰/۳۳ ^{op}	۱/۴۰±۰/۰۷ ^k
		۳۷	۴/۰۰±۰/۵۸ ^q	۱/۴۰±۰/۰۷ ^k

۶- منابع

- [5]Yazdanian. G, Bakherad. Z, Rashidi. M,Khezri. M,1385, Detection of Potassium sorbate and study the effect of its as a preservative to controlling mold growth in dairy products, Mashhad University of Medical Sciences
- [6] Igoe. Robert S. 1367, Dictionary of food ingredients, translated by Shahidi. F., Fallahi. M., first edition,astane Qodse razavi,p:277
- [7]<http://www.fao.org/docrep/v5030e/v5030e0d.htm>
- [8] Aksay, S. 1996. Rehydration of dried apricots and figs method intermediate moisture fruit production.Master'sThesis.Ege University, Institute of Science, Bornova, Izmir
- [1]Maghsoudi. Sh. 1384, The technology of lavashak and prunus processed making. tamarind. gharaghgorout. first edition, Tehran, marzedanesh publications, p:131
- [2]<http://www.fao.org/docrep/012/i0680e/i0680e0e.pdf>
- [3] Özdemir. H, Bülent Turhan.A, Arikoglu. H. 2012, Investigation of Genotoxic Effects of Potassium Sorbate, Sodium Benzoate and Sodium Nitrite. European Journal of Basic Medical Science, 2:34-40
- [4] Alpozen,E. 2006, A research on the using of potassiumsorbate in the intermediate moisture tomato, Msc. in Food Engineering,EGE university of turkey

- society for applied microbiology. Letters in Applied Microbiology, 34: 168–172
- [14] Heidarinia. A., Kalantar. H., Afravi. A., Sadadi.A., 1385, protective effect of different concentration of Sodium benzoate, potassium sorbate in food on Aspergillus niger,9th national congress of nutrition, Tabriz University of Medical Sciences
- [15] Madani. S., Azar Pajhuh.E., 1385, Using of Organic acids As an alternative of SO₂ for improvement of quality and safety dried plums, ,9th national congress of nutrition ,Tabriz University of Medical Sciences
- [16]Fatemi.H., 1380, food chemistry, second edition,Tehran, enteshar, p:480
- [9] Baysal. T. and Sikili, Ö.H., 2001, Effects of different dipping solutions, package material and storage temperature on the shelf life of ready to eat sun dried tomatoes. Eurosafe 2001, Florence, Italy, 3-5 October
- [10] ISIRI number 672,1357, Determination of moisture in dried fruit, 5th Edition
- [11] Karim.G, 1370, Microbiological Examination of Foods,first edition,Tehran, Tehran university publications, p:481
- [12] ISIRI number 2341, 1386, Dried Sour cherry-Specifications, 1st Revision
- [13]Sagoo. S. K, Board.R,Roller. S. 2002, Chitosan potentiates the antimicrobial action of sodium benzoate on spoilage yeasts. The

Effects of Different Concentration of Potassium Sorbate and Sodium Benzoate and Storage temperature on Microbial Characteristics of Dried Sour cherry During Storage

Sharefi abadi, E. ^{1*}, Shahhosseiny, M. H. ¹, Salehifar, M.¹

1. Department of Food Science and Technology, Shahr-e-Qods Branch , Islamic Azad University, Tehran, Iran

(Received: 93/8/29 Accepted: 93/10/23)

In this study, the effect of different concentrations of potassium sorbate and sodium benzoate (300 , 400, 500 ppm) on microbial characteristics (total count, mold and yeast) of dried sour cherry with moisture of 25 % was evaluated during 6 months storage at temperatures of 8, 22, 37 °C. Microbial characteristic of samples were evaluated in the 1th, 3th, 6th months. The results showed that the dried sour cherry which treated with potassium sorbate and sodium benzoate during the six months of storage in vacuum packages had no microbial spoilage. The results showed that by using sodium benzoate and potassium sorbate at optimum condition, the amount of mold and yeast decreased from 11.67×10 cfu/gr (in control dried sour cherry) to 3.67×10 cfu/gr and 3.33×10 cfu/gr respectively. Also, by using sodium benzoate and potassium sorbate at optimum condition, the amount of total count decreased from 2.13×10^3 cfu/gr in control sample to 0.50×10^3 cfu/gr and 1.23×10^3 cfu/gr respectively. The amount of mold and yeast and total count were decreased by increasing concentrations of potassium sorbate and sodium benzoate. By increasing temperature (from 8 to 37°C) and time(1 to 6th month) due to the decomposition of potassium sorbate and sodium benzoate, antimicrobial effects of these compounds significantly decreased ($p<0.05$).

Keywords: Potassium sorbate, Sodium benzoate, Dried sour cherry, Vacuum packaging

* Corresponding Author E-Mail Address: El-sharefi@yahoo.com