

تأثیر سالسیلیک اسید، کلرید کلسیم و تیمار آب گرم بر پارامترهای کمی، کیفی و انبارمانی انار

رقم ميغوش

ولی ریبعی<sup>۱</sup> - سهیلا رحمانی<sup>۲</sup>

تاریخ درجات: ۱۳۹۱/۱۰/۳۰

تاریخ یزدیرش: ۱۳۹۲/۷/۱۳

حکیمہ

اثر تیمارهای آب گرم (۴۵ درجه سانتیگراد به مدت پنج دقیقه، ۵۵ سانتیگراد به مدت ۲۵ ثانیه و بدون تیمار - شاهد)، سالسیلیک اسید در سه سطح (صفر، ۱ و ۲ میلی مولار) و کلرید کلسیم در سه سطح (۲٪ و ۴٪) بر حفظ پارامترهای کمی و کیفی وابارمانی انار رقم میخوش بررسی شد. آزمایش به صورت فاکتوریل در قالب طرح کاملاً تصادفی در سه تکرار اجرا گردید. میوه‌ها به مدت ۴ ماه انبارشده و نمونه برداری در پایان ماه چهارم انجام شد. نتایج نشان داد تیمار کلرید کلسیم سبب جلوگیری از کاهش وزن و نرم شدن بافت میوه‌ها در مقایسه با میوه‌های شاهد گردید. سالسیلیک اسید اثر معنی داری در جلوگیری از افزایش کل مواد حامد محلول داشت که غلظت دو میلی مولار مؤثرتر از یک میلی مولار عمل کرد، همچنین میوه‌های تیمار شده با این ماده کاهش کمتری در میزان اسید قابل تیتراسیون داشتند. میوه‌های تیمار شده با آب گرم درصد کاهش وزن کمتری نسبت به میوه‌های شاهد داشتند که تیمار آب گرم ۴۵ درجه سانتیگراد مؤثرتر از ۵۵ درجه سانتیگراد عمل کرد. همچنین مشاهده گردید استفاده از تیمارهای آب گرم و سالسیلیک اسید میزان فعالیت آنزیم فنیل آلانین آمونیالیاز<sup>۴</sup> را نسبت به تیمار شاهد افزایش داد. بررسی اثر متقابل تیمارهای سه گانه نشان داد که تیمار آب گرم ۴۵ درجه سانتیگراد، سالسیلیک اسید دو میلی مولار و کلرید کلسیم چهار درصد بهترین نتیجه را در انبارمانی میوه‌های انار داشت.

**واژه‌های کلیدی:** آنزیم فنیل آلانین آمونیالیاز، پس از برداشت، سفتی میوه

مقدمة

انار با نام علمی *Punica granatum* L. از میوه‌های نیمه گرمسیری و نافرازگرا محسوب می‌شود که کشت آن در ایران و خاورمیانه از سبقه بسیار طولانی برخوردار است و ایران یکی از بزرگترین تولیدکنندگان انار در جهان محسوب می‌شود<sup>(۹)</sup>. با توجه به سطح زیر کشت بالای انار در کشور و افزایش روز افزون تولید آن، نگهداری و کنترل عوامل مؤثر در کاهش کیفیت میوه انار در طی انبادراری از اهمیت بسیار زیادی برخوردار است. نگهداری انار در دماهای بالا باعث کاهش وزن، چروکیدگی، تنفس بالا، خشک شدن پوست و پوسیدگی حاصل از فعالیت پاتوژنهای قارچی می‌شود که برای غله بر این مشکلات و حفظ کیفیت میوه، دماهای پایین‌تر از ۵ درجه سانتینگراد توصیه می‌گردد<sup>(۱۰)</sup>. اما به دلیل نیمه گرمسیری بودن

۱ و ۲ - به ترتیب دانشیار و دانش آموخته کارشناسی ارشد گروه علوم باگبانی،  
دانشکده کشاورزی، دانشگاه زنجان

(\*)-نویسنده مسئول:

### 3- PAL: Phenylalanine Ammonialyase Enzyme

## مواد و روش‌ها

جهت انجام آزمایش از میوه‌های انار رقم میخوش (P. *granatum* cv. Maykhosh) از یک باغ الگویی انار واقع در روستای هارون‌آباد شهرستان طارم استان زنجان، استفاده شد. میوه‌های انار بصورت تصادفی از درختچه‌ها با چرخش دست و مطابق برداشت معمول منطقه از شاخه‌ها جدا و در جعبه‌های مخصوص حمل انار منطقه قرار داده شد و بالافاصله از باغ مورد نظر به آزمایشگاه فیزیولوژی پس از برداشت منتقل شد.

این آزمایش به صورت فاکتوریل در قالب طرح کاملاً تصادفی در سه تکرار انجام گرفت. تیمارهای آزمایش شامل تیمار آب گرم به عنوان فاکتور A در سه سطح  $a_1$  (بدون تیمار (شاهد)،  $a_2 = 45$  درجه و  $a_3 = 55$  درجه) و تیمار سالسیلیک اسید به عنوان فاکتور B در سه غلظت ( $b_1 = 1$  میلی مولار و  $b_2 = 2$  میلی مولار) و تیمار کلرید کلسیم ( $CaCl_2$ ) به عنوان فاکتور C در دو غلظت ( $c_1 = 2$  درصد و  $c_2 = 4$  درصد) بود.

برای اعمال تیمار آب گرم از یک بن ماری<sup>۱</sup> مدل (HWA) ساخت آلمان با ترمومترات دقیق استفاده شد و کل میوه هابه سه قسمت تقسیم شده که یکسوم میوه‌ها در آبگرم ۴۵ درجه سانتیگراد به مدت پنج دقیقه، یک سوم دیگر در آبگرم ۵۵ درجه سانتیگراد به مدت ۲۵ ثانیه و یک سوم باقیمانده بعنوان شاهد در نظر گرفته شد. بعد از تیمار آب گرم، میوه‌های خشک شد (۶). سپس میوه‌ها درون محلول‌های سالسیلیک اسید در سه غلظت صفر، یک و دو میلی مولار به مدت ۲۵ دقیقه فروبرده شد و بروی میزهای چوبی قرار گرفتند تا سالسیلیک اسید روی پوست میوه‌ها خشک شود (۷).

پس از اینکه سالسیلیک اسید به طور کامل بروی میوه خشک شد کلرید کلسیم در دوغلاظت (۲ و ۴ درصد) به صورت دستی برروی میوه‌ها اسپری شد (۱۳). پس از خشک شدن میوه‌ها، وزن آن‌ها توسط ترازوی وزنی مدل 2610g OHAUS ساخت آمریکا اندازه‌گیری شد و میوه‌ها اسپری شد (۱۳). پس از خشک شدن میوه‌های پلاستیکی مخصوص نگهداری میوه قرارداده شدند، جعبه‌ها به محل سردخانه بادمای سه درجه سانتیگراد و رطوبت نسبی ۹۵ درصد منتقل گردید. طول مدت انبارداری چهارماه بود که در پایان ماه چهارم، میوه‌ها از سردخانه خارج شدند. سپس دانه‌های خوارکی (آریل‌ها) با دست از میوه‌ها جدا گردید و یک گرم از دانه‌های خوارکی، برای اندازه‌گیری فعالیت آنزیم فنیل آلانین آمونیالیاز با ایزوتیروزن مایع منجمد شده و در فریزر -۸۰ درجه سانتیگراد نگهداری شدند. آب میوه بقیه دانه‌ها با آبمیوه گیری دستی استخراج گردیده و پس از گذراندن از صافی بالافاصله کل مواد جامد محلول، pH، اسید قابل تیتراسیون و آنتوسیانین اندازه گیری شدند. کل مواد جامد محلول (TSS) با استفاده از دستگاه رفراکтомتر دستی مدل (NC-1)، اسید قابل تیتراسیون (TA) به روش قاسم نژاد (Atago)

کردند که بین غلظت کلسیم درونی و میزان بروز آثار سرمادگی در میوه آwoo کادو ارتباط مستقیم وجود دارد. امروزه جهت کنترل سرمادگی محصولات گرم‌سیری و نیمه-گرم‌سیری تیمارهای آب گرم به طور گسترده مورد استفاده قرار می‌گیرد. تیمار آب گرم علاوه بر کنترل عوامل بیماری‌زا با تشکیل مواد لیگنین دریافت آسیب بدید، از کاهش آب محصول جلوگیری می‌کند (۱۵)، همچنین سرعت تنفس را به طور موقت کاهش داده و سبب حفظ قند و کل مواد جامد قابل حل در میوه‌ها می‌گردد و با افزایش فسفولیپیدهای غشا، سبب افزایش مقاومت میوه به دمای پایین شده و سرمادگی محصول را کاهش می‌دهد (۲۷). استفاده از تیمار دمایی، تعییر متناسب دما در سردخانه و اتیام دادن میوه‌ها با دمای ۳۳ درجه سانتیگراد قبل از قرار گرفتن آنها در سردخانه از راههای کاهش سرمادگی میوه‌های انار می‌باشد (۱۶). فروبردن میوه‌های انار در آب گرم پیش از انبارداری میزان فاسد شدن را کاهش می‌دهد و زمان مجاز جهت نگهداری آن را زیاد می‌کند فروبردن میوه‌ها در آب گرم در دمای ۵۵ درجه سانتیگراد به مدت پنج دقیقه، یک نتیجه خوبی از مدت انبارداری به مدت ۶۰ روز را در مدت انبارداری در دمای ۱۳ درجه سانتیگراد را ارائه می‌دهد (۱۰).

سالسیلیک اسید به عنوان یک هormon گیاهی، ترکیبی طبیعی است که پتانسیل بالایی در جلوگیری از تولید اتیلن و پوسیدگی قارچی در پس از برداشت میوه‌ها دارد. این ماده سبب توانایی کاهش تولید اتیلن و پوسیدگی قارچی شده و موجب افزایش عمر انباری توت فرنگی به عنوان یک میوه نافرازگرا و حساس می‌شود (۲). بعد از تیمار با سالسیلیک اسید حساسیت هلو به آسیب سرمایی کاهش یافت (۳۲). تیمار قبل از انبارمیوه‌های انار ملس ساوه با سالسیلیک اسید می‌تواند سرمادگی را با افزایش فعالیت آنزیم فنیل آلانین آمونیالیاز و تقویت سیستم دفاعی کنترل نماید (۴). کاربرد سالسیلیک اسید قبل از انبار، سرمادگی را در گوجه فرنگی کاهش داده است (۱۹). نتایج مشابهی در استفاده از سالسیلیک اسید در فلفل شیرین به دست آمده است (۲۳). سالسیلیک اسید باعث افزایش فعالیت آنزیم فنیل آلانین آمونیالیاز می‌شود با افزایش فعالیت این آنزیم، سنتز و تجمع ترکیبات فنلی افزایش یافته و در نهایت ترکیبات فنولی با خواص آنتی اکسیدانتی مقاومت بافت به تنش‌های زنده و غیر زنده را افزایش می‌دهند (۲۱). همچنین کاربرد سالسیلیک اسید در قبل و پس از برداشت میوه‌های هلو، آلوگی قارچی را توسط القای سیستم مقاومت دفاعی و تحریک آنزیم‌های آنتی اکسیدانت، کاهش داد (۳۲). تعیین بهترین تیمار (تیمارهای سالسیلیک اسید، کلرید کلسیم و تیمار گرمایی) جهت افزایش عمر انباری در انار رقم میخوش، کاهش ضایعات پس از برداشت، جلوگیری از سرمادگی میوه‌ها در سردخانه از اهداف مهم این پژوهش بوده است.

اما تیمار سالسیلیک اسید به تنها بی تاثیری در کاهش وزن میوه ها نداشته است، همچنان کلرید کلسیم چهار درصد موثرتر از کلرید کلسیم دو درصد بود (جدول ۲)، در بررسی اثرات سه گانه تیمارها نیز مشاهده می گردد در تیمارهایی که کلرید کلسیم چهار درصد استفاده شده درصد کاهش وزن میوه ها به طور معنی داری کمتر از سایر تیمارها به دست آمد (جدول ۶).

یکی از دلایل کاهش وزن می تواند ناشی از خسارت وارد به غشای سیتوپلاسمی باشد و تشید کاهش وزن می تواند به دلیل افزایش تراویی غشای سلول در اثر سرمازدگی باشد (۱۰). تیمار آب گرم باعث افزایش اسیدهای چرب غیر اشباع می شود در نتیجه خسارت ناشی به دیواره سلولی را کاهش می دهد (۳۰).

### كل مواد جامد محلول (TSS)

از بین تیمارها، سالسیلیک اسید تاثیر معنی داری در سطح یک درصد بر کل مواد جامد محلول داشت (جدول ۱). به طوری که سالسیلیک اسید یک میلی مولار مؤثرتر از سالسیلیک اسید دو میلی مولار عمل کرده و بین همه سطوح سالسیلیک اسید تفاوت معنی داری مشاهده شد (جدول ۲). اثر متقابل تیمار آب گرم و سالسیلیک اسید تاثیر معنی داری در سطح پنج درصد بر میزان کل مواد جامد محلول داشت. اثرات متقابل تیمار آب گرم، سالسیلیک اسید و کلرید کلسیم نیز در سطح پنج درصد معنی دار بود (جدول ۱). اثرات سه گانه تیمارها تاثیر معنی داری در سطح پنج درصد بر کل مواد جامد محلول داشتند.

(۸)، سفتی بافت توسط دستگاه سفتی سنج پنج کیلوگرمی مدل (10576) ساخت ژاپن، pH توسط pH متر دیجیتالی مدل (JENWAY3020) (۲۲) اندازه گیری شدند. برای سنجش فعالیت آنزیم فنیل آلانین آمونیاکیاز از روش ساندرس و همکاران (۲۹) استفاده شد. برای اندازه گیری درصد کاهش وزن، میوه ها در ابتدای انبارداری و در پایان دوره انبارداری (پایان ماه چهارم) وزن شدند و توسط فرمول زیر محاسبه شد.

$$\times 100 = \frac{\text{وزن میوه ها در خاتمه انبارداری} - \text{وزن میوه ها}}{\text{وزن میوه ها در ابتدای انبارداری}} \quad \text{وزن میوه ها در ابتدای انبارداری}$$

داده های حاصل از اندازه گیری صفات مورد مطالعه، توسط نرم افزار MSTAT-C مورد تجزیه قرار گرفتند. مقایسه میانگین ها توسط آزمون چند دامنه ای دانک در سطح احتمال ۵ درصد انجام گرفت.

### نتایج و بحث

#### درصد کاهش وزن میوه ها

تجزیه واریانس داده ها نشان می دهد که تیمار آب گرم و تیمار کلرید کلسیم به تنها بی اثر معنی داری به ترتیب در سطح پنج درصد و یک درصد بر درصد کاهش وزن میوه ها داشتند و اثر متقابل کلرید کلسیم و تیمار آب گرم و اثرات متقابل تیمار آب گرم، سالسیلیک اسید و کلرید کلسیم بر درصد کاهش وزن در سطح یک درصد معنی دار بود (جدول ۱). مقایسه اثرات ساده تیمارها نشان می دهد که استفاده از آب گرم در جلوگیری از کاهش وزن موثر بوده

جدول ۱- نتایج تجزیه واریانس صفات مورد مطالعه انار رقم میخوش تحت تأثیر تیمارها

فعالیت آنزیم PAL	سفتی	اسیدیته	اسیدیتین	آنتوسیانین	اسید قابل تیتراسیون	کل مواد جامد محلول	کاهش وزن	درجه آزادی	منابع تغییرات
									ضریب تغییرات (%)
.+/۰۲۴**	.+/۰۱۹ ns	.+/۰۰۴ ns	.+/۰۰۱ ns	.+/۰۹۱ ns	.+/۰۴۸ ns	۱/۲۴*	۲	A	
.+/۰۲۵**	.+/۰۰۱ ns	۲۷/۰۴**	.+/۰۱۶ ns	۱۴/۰۳۵	۱۹/۴۶**	.+/۶۰۵ ns	۲	B	
.+/۰۰۰۸ ns	۱۶/۴۴۶*	.+/۰۰۱ ns	.+/۰۰۱ ns	.+/۰۱۲ ns	.+/۰۴۷ ns	۴۷/۷**	۱	C	
.+/۰۳۳**	.+/۰۰۸ ns	.+/۰۰۷ ns	.+/۰۳۱*	.+/۰۹۰ ns	.+/۲۴۴*	.+/۸۰۷ ns	۸	Ab	
.+/۰۰۰۹ ns	.+/۰۰۹ ns	.+/۰۰۲ ns	.+/۰۱۷ ns	.+/۰۱۳ ns	.+/۰۸۱ ns	۲۹/۱۵۷**	۵	Ac	
.+/۰۰۰۸ ns	.+/۰۰۸ ns	.+/۰۰۶ ns	.+/۰۰۷ ns	.+/۰۳۸ ns	.+/۰۸۸ ns	.+/۰۲۴ ns	۵	Bc	
۱/۰۴۶**	۱/۰۱۲*	۳/۰۰۱ **	.+/۰۱۴ ns	۲/۰۱۱ **	.+/۲۸۶*	۴/۰۲۴ **	۱۷	Abc	
.+/۰۰۲	.+/۰۰۷	.+/۰۱۵	.+/۰۱۰	.+/۰۳۹	.+/۰۸۲	.+/۹۲۰	۳۴	اشتباه	
۳/۴۵	۲/۳۶	۳/۰۶	۹/۳۴	۱۲	۱/۹۴	۶/۰۱	-		

\* و \*\*- به ترتیب بیانگر عدم اختلاف معنی دار، اختلاف معنی دار در سطح پنج و یک درصد می باشد.  
ns=a=تیمار آب گرم، b=تیمار سالسیلیک اسید، c=تیمار کلرید کلسیم، ab=(تیمار آب گرم×تیمار سالسیلیک اسید)، ac=(تیمار آب گرم×تیمار کلرید کلسیم)، bc=(تیمار سالسیلیک اسید×تیمار کلرید کلسیم)، abc=(تیمار آب گرم×تیمار سالسیلیک اسید×تیمار کلرید کلسیم).

### آب میوه Hp

بین سطوح مختلف تیمار آب گرم و کلرید کلسیم از نظر pH آب میوه اختلاف معنی داری وجود نداشت اما بین سطوح مختلف سالسیلیک اسید تفاوت معنی داری وجود دارد (جدول ۱ و ۲). همچنین بررسی اثرات متقابل تیمارها نشان داد در تیمارهایی که سالسیلیک اسید استفاده شده میزان افزایش pH کمتر از تیمارهایی است که سالسیلیک اسید استفاده نشده است (جدول ۶).

طی دوران انبارداری pH آب میوه تا حدودی افزایش می یابد که می تواند بیانگر مصرف اسیدهای آلی در طول زمان نگهداری باشد (۳۰). اما دیده شد استفاده از سالسیلیک اسید از افزایش pH جلوگیری می کند و می تواند اسیدهای آلی را حفظ کند.

### سفتی بافت

تیمار غلظت‌های مختلف کلرید کلسیم بر سفتی بافت میوه انار در سطح یک درصد معنی دار بود (جدول ۱) و باعث جلوگیری از کاهش سفتی میوه‌های تیمار شده نسبت به میوه‌هایی که با این ماده تیمار نشده بودند گردید (جدول ۲). بیشترین میزان سفتی در اثرات سه گانه متعلق به تیمارهایی بود که کلرید کلسیم چهار درصد درصد استفاده شده بود (جدول ۶). سفتی بافت میوه از پارامترهای مهم کیفی در فروش و مصرف میوه محاسبه می شود بنابراین برای افزایش زمان نگهداری آن در سردخانه و حفظ کیفیت میوه از نظر سفتی، در مدت زمان عرضه آن در بازار جهت فروش، باید میزان سفتی میوه در سطح ثابتی حفظ شود یا مقدار کاهش آن را به حداقل رساند. اثر سفت کنندگی کلسیم به طور کلی به وسیله‌ی کمپلکس شدن آن با دیواره سلولی و پلی‌گالاکترنوات غشای میانی که سفتی دیواره سلولی و چسبندگی سلول به سلول را افزایش می دهد (۲۸). افزایش طبیعی در کلسیم باند شده با دیواره سلولی در طی انبارداری موجب می شود که جدا شدن سلول روند آهسته تری را در پیش گیرد و این با کاهش در حساسیت دیواره سلولی به آنزیمهای هیدرولیز کننده با جلوگیری از فعالیت آنزیمهای پلی‌گالاکترنوات و پکتین مبتل استراز و همچنین با اتصالات عرضی پلیمرهای دیواره سلولی به واسطه اتصالات کلسیم اتفاق می افتد (۳۱). در تحقیقی مشخص گردید که تیمار سیب‌های گلدن دلیشور با کلرید کلسیم به طور معنی داری باعث افزایش میزان کلسیم گوشت میوه شده و از این طریق سفتی بافت میوه نیز افزایش پیدا کرد، بین غلظت کلسیم و سفتی گوشت میوه رابطه معنی داری وجود دارد به طوریکه با افزایش غلظت کلرید کلسیم میزان از هم پاشیدگی میوه سیب کاهش می یابد (۴).

در اثرات سه گانه کمترین میزان TSS مربوط به ترکیب تیمار شاهد آب گرم، سالسیلیک اسید ۲ میلی مولار و کلرید کلسیم دو درصد با مقدار عددی ۱۳/۵۶۷ بود و بیشترین مقدار به ترکیب تیمار آب گرم ۴۵ درجه، شاهد سالسیلیک اسید و کلرید کلسیم دو درصد با مقدار عددی ۱۶/۲ بود (جدول ۶). یکی از دلایل افزایش میزان قند در طول انبارداری می تواند در اثر کاهش آب میوه و تغییض محتويات آب میوه در طول زمان انبارداری باشد (۵).

### میزان اسید قابل تیتراسیون

سالسیلیک اسید تأثیر معنی داری بر میزان اسید قابل تیتراسیون در سطح یک درصد داشت (جدول ۱) و از کاهش اسید در طی انبارداری که از تجزیه اسیدهای آلی در طی انبارداری ناشی می شود تا حد زیادی جلوگیری کرد، بین سطوح مختلف سالسیلیک اسید تفاوت معنی داری وجود داشت به طوریکه تیمار شاهد سالسیلیک اسید کمترین و تیمار دو میلی مولار سالسیلیک اسید بیشترین اثر را در جلوگیری از کاهش میزان اسید قابل تیتراسیون نشان داد (جدول ۲). اثر متقابل تیمار آب گرم، سالسیلیک اسید و کلرید کلسیم اثر معنی داری در سطح یک درصد بر میزان اسید قابل تیتراسیون داشت (جدول ۱). اثرات متقابل تیمار شاهد آب گرم، سالسیلیک اسید دو میلی مولار و کلرید کلسیم دو درصد با مقدار ۲/۵۷۳ درصد بیشترین اثر را داشتند و اثر متقابل تیمار آب گرم ۵۵ درجه و سالسیلیک اسید شاهد و کلرید کلسیم دو درصد با مقدار ۰/۶۲۷ درصد کمترین تأثیر را بر میزان اسید قابل تیتراسیون داشتند (جدول ۶). بررسی ها نشان می دهد تغییرات اسید قابل تیتراسیون در زمان های مختلف در طی انبارداری در میوه های اثار از الگوی ثابتی پیروی نکرده است، اما در مجموع میزان آن در پایان دوره انبارمانی کاهش یافته است (۵).

### میزان آنتوسیانین

در بین اثرات ساده و متقابل تیمارها تنها اثر متقابل تیمار آب گرم و سالسیلیک اسید در سطح پنج درصد بر مقدار آنتوسیانین معنی دار بود (جدول ۱). کمترین مقدار آنتوسیانین مربوط به میوه هایی بود که ترکیب تیمار آب گرم ۵۵ درجه سانتیگراد و شاهد سالسیلیک اسید را دریافت کرده بودند (جدول ۳).

عوامل مختلفی مانند دما، اکسیژن، pH، اسید آسکوربیک، یون های فلزی و قندها و تجزیه آنها بر سرعت تخریب آنتوسیانین ها مؤثرند. تجزیه آنتوسیانین ها مانند اغلب واکنش ها با افزایش دما به میزان چشمگیری تسریع می گردد (۲۵). میزان آنتوسیانین کل در آب میوه انار می تواند افزایش یابد که دلیل این افزایش می تواند تبدیل آنتوسیانین ها به انواعی باشد که میزان جذب بیشتری نسبت به انواع قبلی دارا می باشند (۵).

این آنزیم در میوه‌هایی که تیمار گرمایی دریافت نکردن کمترین مقدار را به خود اختصاص داد. در تیمارهای آب گرم ۴۵ و ۵۵ درجه سانتیگراد بیشترین فعالیت آنزیم در تیمار سالسیلیک اسید دو میلی مولار مشاهده گردید (جدول ۳). همچنین در میوه‌هایی که دو تیمار کلرید کلسیم و سالسیلیک اسید دریافت کرده بودند، مقدار فعالیت آنزیم بالاتر از انارهایی بود که این تیمار را دریافت نکرده بودند (جدول ۵). در اثرات سه گانه کمترین فعالیت آنزیم در تیمارهایی که سالسیلیک اسید و گرم را به طور همزمان دریافت نکرده بودند مشاهد شد، بیشترین فعالیت نیز در انارهایی که تیمار آب گرم و سالسیلیک اسید دو میلی مولار دریافت کرده بودند، مشاهده گردید (جدول ۶).

### فعالیت آنزیم فنیل آلانین آمونیالیاز

نتایج تجزیه واریانس نشان می‌دهد تیمار آب گرم و تیمار سالسیلیک اسید اثر معنی‌داری در سطح یک درصد بر میزان فعالیت آنزیم فنیل آلانین آمونیالیاز داشته است (جدول ۱). در بررسی اثرات ساده تیمارها مشاهده گردید استفاده از تیمار آب گرم و همچنین تیمار سالسیلیک اسید میزان فعالیت آنزیم را نسبت به تیمار شاهد افزایش داده است (جدول ۲).

میوه‌هایی که تیمار آب گرم دریافت کرده بودند زمانی که تیمار سالسیلیک اسید نیز دریافت کردن میزان فعالیت آنزیم فنیل آلانین آمونیالاز بالاتر نسبت به تیمارهای دیگر داشتند طوری که فعالیت

جدول ۲- نتایج مربوط به مقایسه میانگین صفات مورد مطالعه برای اثرات ساده تیمارها

فعالیت آنزیم PAL (میکرومول بر گرم وزن تردر دقیقه)	سفقی بافت (کیلوگرم بر سانتی متر مربع)	اسیدیته	آنتوسیانین (میلی گرم بر لیتر)	اسید قابل تیتراسیون (%)	کل مواد جامد محلول (%)	کاهش وزن (%)	تیمار
۰/۶۳۱ <sup>c</sup>	۳/۵۱۱ <sup>a</sup>	۴/۰۷۳ <sup>a</sup>	۱/۰۹۶ <sup>a</sup>	۱/۶۸۷ <sup>a</sup>	۱۴/۷۰۶ <sup>a</sup>	۱۴/۸۶۴ <sup>a</sup>	a <sub>1</sub>
۰/۷۴۹ <sup>b</sup>	۳/۴۴۷ <sup>a</sup>	۴/۰۴۴ <sup>a</sup>	۱/۱۰۱ <sup>a</sup>	۱/۶۷۸ <sup>a</sup>	۱۴/۷۱۷ <sup>a</sup>	۱۴/۳۹۷ <sup>b</sup>	a <sub>2</sub>
۰/۸۸۳ <sup>a</sup>	۳/۴۶۹ <sup>a</sup>	۴/۰۶۴ <sup>a</sup>	۱/۰۸۹ <sup>a</sup>	۱/۵۶۱ <sup>a</sup>	۱۴/۸ <sup>a</sup>	۱۴/۵۳۹ <sup>b</sup>	a <sub>3</sub>
۰/۶۲۶ <sup>c</sup>	۳/۴۶۸ <sup>a</sup>	۴/۰۳۲۹ <sup>a</sup>	۱/۰۸۴ <sup>a</sup>	۰/۶۶۸ <sup>c</sup>	۱۵/۸۶۷ <sup>a</sup>	۱۵/۱۴۳ <sup>a</sup>	b <sub>1</sub>
۰/۷۷۸ <sup>b</sup>	۳/۴۸۶ <sup>a</sup>	۳/۶۸۸ <sup>b</sup>	۱/۱۲۴ <sup>a</sup>	۱/۸۷۲ <sup>b</sup>	۱۴/۵۳۹ <sup>b</sup>	۱۵/۲۹۱ <sup>a</sup>	b <sub>2</sub>
۰/۸۶۱ <sup>a</sup>	۳/۴۷۴ <sup>a</sup>	۳/۰۶۴ <sup>c</sup>	۱/۰۹۷ <sup>a</sup>	۲/۳۸۹ <sup>a</sup>	۱۳/۸۱۷ <sup>c</sup>	۱۵/۰۷۷ <sup>a</sup>	b <sub>3</sub>
۰/۸۵۶ <sup>a</sup>	۳/۷۵۹ <sup>b</sup>	۴/۰۶۵ <sup>a</sup>	۱/۰۹۲ <sup>a</sup>	۱/۶۵۸ <sup>a</sup>	۱۴/۷۱۱ <sup>a</sup>	۱۴/۰۲۳ <sup>a</sup>	c <sub>1</sub>
۰/۸۵۳ <sup>a</sup>	۳/۹۹۳ <sup>a</sup>	۴/۰۴۵ <sup>a</sup>	۱/۰۹۹ <sup>a</sup>	۱/۶۲۹ <sup>a</sup>	۱۴/۷۷ <sup>a</sup>	۱۳/۰۱۸ <sup>b</sup>	c <sub>2</sub>

در هر ستون هر یک از تیمارها حروف مشابه بیانگر عدم اختلاف معنی دار در سطح پنج درصد است.

a<sub>1</sub> = تیمار آب گرم مشاهد، a<sub>2</sub> = تیمار آب گرم ۴۵ درجه، a<sub>3</sub> = تیمار آب گرم ۵۵ درجه، b<sub>1</sub> = تیمار سالسیلیک اسید شاهد b<sub>2</sub> = تیمار سالسیلیک اسید ۱ میلی مولار b<sub>3</sub> = تیمار کلرید کلسیم ۰/۲٪ = تیمار سالسیلیک اسید ۲ میلی مولار c<sub>1</sub> = تیمار کلرید کلسیم ۰/۴٪ = تیمار سالسیلیک اسید ۳ میلی مولار.

جدول ۳- نتایج مقایسه میانگین اثرات متقابل دو گانه تیمار آب گرم و سالسیلیک اسید برای صفات مورد مطالعه

فعالیت آنزیم PAL (میکرومول بر گرم وزن تردر دقیقه)	سفقی بافت (کیلوگرم بر سانتی متر مربع)	اسیدیته	آنتوسیانین (میلی گرم بر لیتر)	اسید قابل تیتراسیون (%)	کل مواد جامد محلول (%)	کاهش وزن (%)	تیمار
۰/۶۳۸ <sup>c</sup>	۳/۵۲۷ <sup>a</sup>	۵/۶۸۵ <sup>a</sup>	۱/۱۴۵ <sup>a</sup>	۰/۷۰۸ <sup>a</sup>	۱۵/۹ <sup>a</sup>	۱۸/۴۳۷ <sup>a</sup>	a <sub>1</sub> b <sub>1</sub>
۰/۷۵۵ <sup>b</sup>	۳/۵۰۳ <sup>a</sup>	۳/۶۸۵ <sup>a</sup>	۱/۰۸۸ <sup>b</sup>	۱/۸۱۷ <sup>a</sup>	۱۴/۶۶۷ <sup>ab</sup>	۱۷/۷۶۷ <sup>a</sup>	a <sub>1</sub> b <sub>2</sub>
۰/۷۸۶ <sup>b</sup>	۳/۵ <sup>a</sup>	۳/۰۶۷ <sup>a</sup>	۱/۰۵۵ <sup>b</sup>	۲/۵۲ <sup>a</sup>	۱۳/۵۵ <sup>b</sup>	۱۸/۳۸۸ <sup>a</sup>	a <sub>1</sub> b <sub>3</sub>
۰/۶۱۶ <sup>c</sup>	۳/۳۹۷ <sup>a</sup>	۵/۳۷ <sup>a</sup>	۱/۰۷۵ <sup>b</sup>	۰/۶۶۲ <sup>a</sup>	۱۵/۸۶۷ <sup>a</sup>	۱۴/۱۵۲ <sup>a</sup>	a <sub>2</sub> b <sub>1</sub>
۰/۷۸۲ <sup>b</sup>	۳/۴۹۵ <sup>a</sup>	۳/۶۸۳ <sup>a</sup>	۱/۱۳ <sup>a</sup>	۱/۹۰۵ <sup>a</sup>	۱۴/۴۸۳ <sup>ab</sup>	۱۴/۳۱۸ <sup>a</sup>	a <sub>2</sub> b <sub>2</sub>
۰/۸۵۱ <sup>a</sup>	۳/۴۸ <sup>a</sup>	۳/۰۷۸ <sup>a</sup>	۱/۰۹۷ <sup>b</sup>	۲/۴۹۳ <sup>a</sup>	۱۳/۸ <sup>b</sup>	۱۴/۴۵۲ <sup>a</sup>	a <sub>2</sub> b <sub>3</sub>
۰/۸۲۳ <sup>c</sup>	۳/۴۸۵ <sup>a</sup>	۵/۴۵ <sup>a</sup>	۰/۹۷۳ <sup>c</sup>	۰/۶۳۵ <sup>a</sup>	۱۵/۸۳۳ <sup>a</sup>	۱۵/۸۳۸ <sup>a</sup>	a <sub>3</sub> b <sub>1</sub>
۰/۷۹۶ <sup>b</sup>	۳/۴۸۸ <sup>a</sup>	۳/۶۹۵ <sup>a</sup>	۱/۱۵۵ <sup>a</sup>	۱/۸۹۳ <sup>a</sup>	۱۴/۴۶۷ <sup>ab</sup>	۱۵/۵۸۸ <sup>a</sup>	a <sub>3</sub> b <sub>2</sub>
۰/۸۷۵ <sup>a</sup>	۳/۴۳۸ <sup>a</sup>	۳/۰۴۸ <sup>a</sup>	۱/۱۴ <sup>a</sup>	۲/۱۵۵ <sup>a</sup>	۱۴/۱ <sup>b</sup>	۱۵/۴۹۲ <sup>a</sup>	a <sub>3</sub> b <sub>3</sub>

در هر ستون هر یک از تیمارها حروف مشابه بیانگر عدم اختلاف معنی دار در سطح پنج درصد است.

a<sub>1</sub> = تیمار آب گرم مشاهد، a<sub>2</sub> = تیمار آب گرم ۴۵ درجه، a<sub>3</sub> = تیمار آب گرم ۵۵ درجه، b<sub>1</sub> = تیمار سالسیلیک اسید ۱ میلی مولار b<sub>2</sub> = تیمار سالسیلیک اسید ۲ میلی مولار.

جدول ۴- نتایج مقایسه میانگین اثرات متقابل دو گانه تیمار آب گرم و کلرید کلسیم برای صفات مورد مطالعه

PAL فعالیت آنزیم (میکرومول بر گرم وزن تر در دقیقه)	سفتی بافت (کیلوگرم بر سانتی متر مربع)	اسیدیته Ph	آنتوسیانین (میلی گرم بر لیتر)	اسید قابل تیتراسیون (%)	کل مواد جامد محلول (%)	کاهش وزن (%)	تیمار
۰/۷۸۶ <sup>a</sup>	۲/۹۹۸ <sup>a</sup>	۴/۰۸۸ <sup>a</sup>	۱/۰۸۲ <sup>a</sup>	۱/۶۶۹ <sup>a</sup>	۱۴/۶۹ <sup>a</sup>	۱۸/۲۸۲ <sup>a</sup>	a <sub>1</sub> c <sub>1</sub>
۰/۷۸۱ <sup>a</sup>	۴/۰۲۴ <sup>a</sup>	۴/۰۵۹ <sup>a</sup>	۱/۰۷۷ <sup>a</sup>	۱/۶۹۴ <sup>a</sup>	۱۴/۸۱ <sup>a</sup>	۱۳/۴۴۲ <sup>b</sup>	a <sub>1</sub> c <sub>2</sub>
۰/۷۵ <sup>a</sup>	۲/۹۲۴ <sup>a</sup>	۴/۰۳۹ <sup>a</sup>	۱/۱۰۳ <sup>a</sup>	۱/۷۰۶ <sup>a</sup>	۱۴/۷۱ <sup>a</sup>	۱۶/۶۵۲ <sup>a</sup>	a <sub>2</sub> c <sub>1</sub>
۰/۷۴۹ <sup>a</sup>	۳/۹۷ <sup>a</sup>	۴/۰۴۹ <sup>a</sup>	۱/۱۰۶ <sup>a</sup>	۱/۶۶۸ <sup>a</sup>	۱۴/۷۲۲ <sup>a</sup>	۱۲/۱۶ <sup>b</sup>	a <sub>2</sub> c <sub>2</sub>
۰/۷۳۲ <sup>a</sup>	۲/۹۵۷ <sup>a</sup>	۴/۰۶۸ <sup>a</sup>	۱/۰۸۰ <sup>a</sup>	۱/۵۹۹ <sup>a</sup>	۱۴/۸۲ <sup>a</sup>	۱۷/۸۵۹ <sup>a</sup>	a <sub>3</sub> c <sub>1</sub>
۰/۷۳ <sup>a</sup>	۳/۹۸۴ <sup>a</sup>	۴/۰۶ <sup>a</sup>	۱/۱۱۴ <sup>a</sup>	۱/۵۳ <sup>a</sup>	۱۴/۷۷۸ <sup>a</sup>	۱۳/۴۵ <sup>b</sup>	a <sub>3</sub> c <sub>2</sub>

در هر ستون حروف مشابه بیانگر عدم اختلاف معنی دار در سطح پنج درصد است.

تیمار آب گرم شاهد، a<sub>2</sub> = تیمار آب گرم ۴۵ درجه، a<sub>3</sub> = تیمار کلرید کلسیم ۵۵ میلی مولار، b<sub>1</sub> = تیمار سالسیلیک اسید ۱ میلی مولار، c<sub>1</sub> = تیمار کلرید کلسیم ۰/۲٪، c<sub>2</sub> = تیمار کلرید کلسیم ۰/۴٪.

جدول ۵- نتایج مقایسه میانگین صفات مورد بررسی در اثرات متقابل تیمار سالسیلیک اسید و کلرید کلسیم

PAL فعالیت آنزیم (میکرومول بر گرم وزن در دقیقه)	سفتی (کیلوگرم بر سانتی متر مربع)	آنتوسیانین (میلی گرم بر لیتر)	اسید قابل تیتراسیون (%)	کل مواد جامد محلول (%)	کاهش وزن (%)	تیمار	
۰/۶۲۸ <sup>b</sup>	۲/۹۵۳ <sup>a</sup>	۵/۴۵ <sup>a</sup>	۱/۰۸۲ <sup>a</sup>	۰/۶۳ <sup>a</sup>	۱۵/۹۱ <sup>a</sup>	۱۹/۱۲۱ <sup>a</sup>	b <sub>1</sub> c <sub>1</sub>
۰/۶۳۳ <sup>b</sup>	۳/۹۸ <sup>a</sup>	۵/۴ <sup>a</sup>	۱/۰۷۷ <sup>a</sup>	۰/۷۰۶ <sup>a</sup>	۱۵/۸۲ <sup>a</sup>	۱۳/۱۶۳ <sup>a</sup>	b <sub>1</sub> c <sub>2</sub>
۰/۷۸ <sup>a</sup>	۲/۹۵ <sup>a</sup>	۳/۶۷ <sup>a</sup>	۱/۱۰۳ <sup>a</sup>	۱/۹۲۲ <sup>a</sup>	۱۴/۴۴ <sup>a</sup>	۱۸/۹۵۹ <sup>a</sup>	b <sub>2</sub> c <sub>1</sub>
۰/۷۷۴ <sup>a</sup>	۴/۰۲۹ <sup>a</sup>	۳/۷ <sup>a</sup>	۱/۱۰۶ <sup>a</sup>	۱/۸۲ <sup>a</sup>	۱۴/۶۳ <sup>a</sup>	۱۳/۰۲۳ <sup>a</sup>	b <sub>2</sub> c <sub>2</sub>
۰/۸۶۳ <sup>a</sup>	۲/۹۷۷ <sup>a</sup>	۳/۰۷ <sup>a</sup>	۱/۰۸ <sup>a</sup>	۲/۴۲ <sup>a</sup>	۱۳/۷۷۸ <sup>a</sup>	۱۸/۸۸۳ <sup>a</sup>	b <sub>3</sub> c <sub>1</sub>
۰/۸۵۹ <sup>a</sup>	۳/۹۷ <sup>a</sup>	۳/۰۵ <sup>a</sup>	۱/۱۱۴ <sup>a</sup>	۲/۳۵۹ <sup>a</sup>	۱۳/۸۵۷ <sup>a</sup>	۱۲/۸۶۷ <sup>a</sup>	b <sub>3</sub> c <sub>2</sub>

در هر ستون حروف مشابه بیانگر عدم اختلاف معنی دار در سطح پنج درصد است.

b<sub>1</sub> = تیمار سالسیلیک اسید شاهد، b<sub>2</sub> = تیمار سالسیلیک اسید ۱ میلی مولار، b<sub>3</sub> = تیمار کلرید کلسیم ۰/۴٪، c<sub>1</sub> = تیمار کلرید کلسیم ۰/۲٪، c<sub>2</sub> = تیمار کلرید کلسیم ۰/۴٪.

جدول ۶- نتایج مقایسه میانگین اثرات متقابل سه گانه صفات مورد مطالعه برای تیمارهای آزمایشی

PAL فعالیت آنزیم (میکرومول بر گرم وزن تر در دقیقه)	سفتی بافت (کیلوگرم بر سانتی متر مربع)	آنتوسیانین (میلی گرم بر لیتر)	اسید قابل تیتراسیون (%)	کل مواد جامد محلول (%)	کاهش وزن (%)	تیمار	
۰/۶۳۵ <sup>c</sup>	۳/۰۵ <sup>b</sup>	۵/۵۱۳ <sup>a</sup>	۱/۱۰۳ <sup>a</sup>	۰/۶۳۳ <sup>c</sup>	۱۵/۶۳۳ <sup>a</sup>	۲۳/۰۸۳ <sup>a</sup>	a <sub>1</sub> b <sub>1</sub> c <sub>1</sub>
۰/۶۴۱ <sup>c</sup>	۳/۹۹۷ <sup>a</sup>	۵/۴۲۳ <sup>a</sup>	۱/۱۸۷ <sup>a</sup>	۰/۷۸۳ <sup>c</sup>	۱۶/۱۶۷ <sup>a</sup>	۱۳/۷۹۰ <sup>c</sup>	a <sub>1</sub> b <sub>1</sub> c <sub>2</sub>
۰/۷۶۳ <sup>b</sup>	۲/۹۳۵ <sup>b</sup>	۳/۶۸۴ <sup>b</sup>	۱/۰۴۳ <sup>a</sup>	۱/۸۰۰ <sup>b</sup>	۱۴/۶۰۰ <sup>b</sup>	۲۲/۴۷ <sup>a</sup>	a <sub>1</sub> b <sub>2</sub> c <sub>1</sub>
۰/۷۴۷ <sup>b</sup>	۴/۰۷۲ <sup>a</sup>	۳/۶۸۷ <sup>b</sup>	۱/۱۳۳ <sup>a</sup>	۱/۸۳۳ <sup>b</sup>	۱۴/۷۳۳ <sup>b</sup>	۱۳/۴۹۷ <sup>c</sup>	a <sub>1</sub> b <sub>2</sub> c <sub>2</sub>
۰/۷۶۴ <sup>b</sup>	۳/۰۷ <sup>b</sup>	۳/۰۶۷ <sup>c</sup>	۱/۰۷۷ <sup>a</sup>	۲/۵۷۳ <sup>a</sup>	۱۳/۵۶۷ <sup>c</sup>	۲۱/۷۷۷ <sup>a</sup>	a <sub>1</sub> b <sub>3</sub> c <sub>1</sub>
۰/۷۶۱ <sup>b</sup>	۴/۰۰۳ <sup>a</sup>	۳/۰۶۵ <sup>c</sup>	۱/۰۳۳ <sup>a</sup>	۲/۴۶۷ <sup>a</sup>	۱۴/۵۳۳ <sup>c</sup>	۱۳/۰۴۰ <sup>c</sup>	a <sub>1</sub> b <sub>3</sub> c <sub>2</sub>
۰/۷۸۳ <sup>b</sup>	۲/۸۲۷ <sup>b</sup>	۵/۳۷۰ <sup>a</sup>	۱/۰۶۷ <sup>a</sup>	۰/۶۳۳ <sup>c</sup>	۱۶/۲۰۰ <sup>a</sup>	۱۶/۴۱۳ <sup>b</sup>	a <sub>2</sub> b <sub>1</sub> c <sub>1</sub>
۰/۷۶۸ <sup>b</sup>	۳/۹۵۱ <sup>a</sup>	۵/۳۷۱ <sup>a</sup>	۱/۰۸۳ <sup>a</sup>	۰/۶۹۰ <sup>c</sup>	۱۵/۵۳۳ <sup>a</sup>	۱۱/۸۹۰ <sup>c</sup>	a <sub>2</sub> b <sub>1</sub> c <sub>2</sub>
۰/۷۸۲ <sup>b</sup>	۲/۹۳۷ <sup>b</sup>	۳/۶۶۷ <sup>b</sup>	۱/۱۲۳ <sup>a</sup>	۱/۹۶۷ <sup>b</sup>	۱۴/۴۰۰ <sup>b</sup>	۱۶/۸۲۰ <sup>b</sup>	a <sub>2</sub> b <sub>2</sub> c <sub>1</sub>
۰/۷۶۲ <sup>b</sup>	۳/۹۹۳ <sup>a</sup>	۳/۷۰۰ <sup>b</sup>	۱/۱۷۷ <sup>a</sup>	۱/۸۴۷ <sup>b</sup>	۱۴/۶۷۶ <sup>b</sup>	۱۲/۴۱۷ <sup>c</sup>	a <sub>2</sub> b <sub>2</sub> c <sub>2</sub>
۰/۹۵۸ <sup>a</sup>	۳/۰۱ <sup>b</sup>	۳/۰۸ <sup>c</sup>	۱/۰۴۰ <sup>a</sup>	۲/۵۱۷ <sup>a</sup>	۱۳/۶۳۳ <sup>b</sup>	۱۶/۷۳۷ <sup>b</sup>	a <sub>2</sub> b <sub>3</sub> c <sub>1</sub>
۰/۹۵۶ <sup>a</sup>	۳/۹۵ <sup>a</sup>	۳/۰۷۷ <sup>c</sup>	۱/۱۵۳ <sup>a</sup>	۲/۴۷۰ <sup>a</sup>	۱۳/۹۶۷ <sup>c</sup>	۱۲/۱۷۷ <sup>c</sup>	a <sub>2</sub> b <sub>3</sub> c <sub>2</sub>
۰/۷۷۷ <sup>b</sup>	۲/۹۷۷ <sup>b</sup>	۵/۴۶۷ <sup>a</sup>	۰/۹۸۷ <sup>a</sup>	۰/۶۲۷ <sup>c</sup>	۱۵/۹۰۰ <sup>a</sup>	۱۷/۸۶۷ <sup>a</sup>	a <sub>3</sub> b <sub>1</sub> c <sub>1</sub>
۰/۷۷۶ <sup>b</sup>	۳/۹۸۳ <sup>a</sup>	۵/۴۳۳ <sup>a</sup>	۰/۹۶۰ <sup>a</sup>	۰/۶۴۳ <sup>c</sup>	۱۵/۷۶۷ <sup>a</sup>	۱۳/۸۱۰ <sup>c</sup>	a <sub>3</sub> b <sub>1</sub> c <sub>2</sub>
۰/۷۹۸ <sup>b</sup>	۲/۹۵۷ <sup>b</sup>	۳/۶۷ <sup>b</sup>	۱/۲۵۳ <sup>a</sup>	۲/۰۰۰ <sup>b</sup>	۱۴/۴۴۳ <sup>b</sup>	۱۸/۰۳۰ <sup>a</sup>	a <sub>3</sub> b <sub>2</sub> c <sub>1</sub>
۰/۷۹۴ <sup>b</sup>	۴/۰۱ <sup>a</sup>	۳/۷۲ <sup>b</sup>	۱/۰۵۷ <sup>a</sup>	۱/۷۸۷ <sup>b</sup>	۱۴/۵۰۰ <sup>b</sup>	۱۳/۱۵۷ <sup>c</sup>	a <sub>3</sub> b <sub>2</sub> c <sub>2</sub>
۰/۹۴۸ <sup>a</sup>	۲/۹۱۷ <sup>b</sup>	۳/۰۶۷ <sup>c</sup>	۱/۱۲۳ <sup>a</sup>	۲/۱۷ <sup>a</sup>	۱۴/۱۳۳ <sup>c</sup>	۱۷/۶۰۰ <sup>a</sup>	a <sub>3</sub> b <sub>3</sub> c <sub>1</sub>
۰/۹۴۴ <sup>a</sup>	۳/۹۶ <sup>a</sup>	۳/۰۳ <sup>c</sup>	۱/۱۵۷ <sup>a</sup>	۲/۱۴۰ <sup>a</sup>	۱۴/۰۶۷ <sup>c</sup>	۱۳/۳۸۳ <sup>c</sup>	a <sub>3</sub> b <sub>3</sub> c <sub>2</sub>

در هر ستون حروف مشابه بیانگر عدم اختلاف معنی دار در سطح پنج درصد است.

a<sub>1</sub> = تیمار آب گرم شاهد، a<sub>2</sub> = تیمار آب گرم ۴۵ درجه، a<sub>3</sub> = تیمار سالسیلیک اسید شاهد، b<sub>1</sub> = تیمار آب گرم ۵۵ میلی مولار، b<sub>2</sub> = تیمار سالسیلیک اسید ۱ میلی مولار، b<sub>3</sub> = تیمار کلرید کلسیم ۰/۴٪، c<sub>1</sub> = تیمار سالسیلیک اسید ۰/۲٪، c<sub>2</sub> = تیمار کلرید کلسیم ۰/۴٪.

## نتیجه گیری

دریافت نمی‌کند همچنین مشخص گردید سالسیلیک اسید دو میلی مولار موثرتر از یک میلی مولار است. اسید سالسیلیک از مواد طبیعی گیاهی بوده و در رشد و نمو، پاسخ‌های دفاعی گیاهی، تحریک مقاومت سیستمیک اکتسابی و انتقال علائم نقش مهمی را ایفا می‌کند (۲۱). بررسی‌ها نشان داده که تیمار قبل از انبارمیوه‌های انار با سالسیلیک اسید می‌تواند سرمازدگی را با افزایش فعالیت آنزیم فنیل آلانین آمونیالیاز و تقویت سیستم دفاعی کنترل نماید (۵). در تحقیقی دیگر کاربرد سالسیلیک اسید قبل و پس از برداشت، الودگی قارچی را توسط القای سیستم مقاومت دفاعی و تحریک آنزیم‌های آنتی اکسیدانی کاهش داد (۳۲). متابولیت‌های ثانویه‌ای که از اسیدهای آمنینه آروماتیک به وجود می‌آیند مثل لیگنین به نام ترکیبات فنولی معروف‌اند. لیگنین در دیواره‌های سلولی بخصوص در دیواره‌های ثانویه عناصر تراکنیدی آوند چوبی یافت می‌شود و موجب استحکام مکانیکی و سفتی ساقه‌های چوبی می‌گردد. هر چند وظیفه اصلی لیگنین ساختمانی است اما به عنوان یک ماده شیمیایی دفاعی نیز مطرح است (۱۱). بنابراین استفاده از سالسیلیک اسید می‌تواند از طریق فعال کردن آنزیم فنیل آلانین آمونیالیاز سبب افزایش بیان ژن‌های دخیل در تولید ترکیبات فنلی شده و علاوه بر استحکام و سفتی یافته میوه‌ها سبب مقاومت در مقابل الودگی‌ها نیز شود. گزارش شده تیمار گرمایی علاوه بر کنترل عوامل بیماری زا با تشکیل مواد لیگنینی دریافت آسیب دیده، از کاهش آب محصول جلوگیری می‌کند. همچنین گرمادهی می‌تواند با افزایش فسفولپیدهای غشا سبب افزایش مقاومت میوه به دمای پایین شده و سرمازدگی محصول را کاهش دهد (۳۲). در این تحقیق نیز مشاهده گردید که استفاده از تیمار آب گرم سبب کم شدن درصد کاهش وزن میوه‌ها گردید (جدول ۱). بنابراین به طور کل می‌توان گفت کاربرد همزمان تیمار آب گرم، سالسیلیک اسید و کلرید کلسیم می‌تواند سبب بهبود پارامترهای انبارمانی در میوه‌های انار شود و تیمار آب گرم ۴۵ درجه سانتیگراد، سالسیلیک اسید دو میلی مولار و کلرید کلسیم چهار درصد بهترین نتیجه را در برداشت.

نتایج نشان داد تیمار کلرید کلسیم مانع از کاهش سفتی میوه می‌شود که یک عامل بسیار مهم در بازارپسندی و کیفیت میوه است. تیمار کلرید کلسیم چهار درصد موثرتر از دو درصد بود و سبب افزایش سفتی میوه‌ها شد. میوه‌هایی که کلسیم کافی دارند در شرایط مساعد مدت بیشتری قابل نگهداری هستند زیرا حدود ۶۰ درصد از کلسیم در دیواره‌های سلولی استفاده می‌شود که موجب استحکام بافت میوه می‌گردد. کلسیم عامل اتصال دهنده بین مولکولی است که به ترکیبات پکتین در تیغه میانی ثبات می‌بخشد (۱۲). به همین دلیل کلسیم بکار رفته قبل و پس از برداشت برای جلوگیری از ناهنجاری‌های فیزیولوژیکی، به تاخیر اندختن رسیدن و بهبود کیفیت میوه‌های مختلف مؤثر است (۲۶). کلسیم باعث کاهش سرعت پیرشدن، رسیدگی و ایجاد تحمل به پاتوزن‌ها و کاهش حساسیت به سرمازدگی درمیوه‌ها و سبزی‌های مختلف بوسیله به تاخیر اندختن پیری دیواره سلولی و نگهداری و ثبات غشا و طولانی کردن ظرفیت غشا در انتقال سیگنالهای سلولی می‌شود (۱۶). در اثر سرمازدگی، کلسیم موجود در دیواره سلولی خارج شده واستحکام دیواره سلولی کاهش می‌یابد (۳۰). فنیل آلانین آمونیالیاز آنزیمی کلیدی در متابولیسم فنیل پروپانوئیدهاست که تبدیل L-فنیل آلانین به ترانس-سینامیک اسید، اولین مرحله در متابولیسم فنولیک‌ها را انجام می‌دهد. این مرحله یک واکنش بیوشیمیایی کلیدی در نمو و دفاع گیاهان به شمار می‌رود (۱۸). افزایش میزان ترکیبات فنلی می‌تواند به دلیل افزایش بیان ژن درگیر در مسیر سنتز آنزیم فنیل آلانین آمونیالیاز، که اولین آنزیم در مسیر سنتز ترکیبات فنلی است ناشی شود (۱۸). سالسیلیک اسید باعث افزایش فعالیت آنزیم فنیل آلانین آمونیالیاز می‌شود. با افزایش فعالیت این آنزیم، سنتز و تجمع ترکیبات فنلی افزایش یافته و در نهایت ترکیبات فنلی با خواص آنتی اکسیدانی، مقاومت یافته و تنش‌های زنده و غیر زنده را افزایش می‌دهند (۲۱). در این تحقیق نیز مشاهده گردید زمانی که سالسیلیک اسید به میوه‌ها اضافه می‌گردد فعالیت آنزیم به مراتب بیشتر از زمانی است که این تیمار را

## منابع

- ارشادی م. ۱۳۸۵. فیزیولوژی پس از برداشت. انتشارات دانشگاه ایلام. ۳۲-۴۵.
- اصغری م. ۱۳۸۵. تعیین اثر سالسیلیک اسید بر محتوای آنتی اکسیدان کل، تولید اتیلن و برخی خواص کمی و کیفی میوه توت فرنگی رقم سلوا. رساله دکتری دانشگاه تهران.
- رنجبر ح., ذوالقاری نسب ر., قاسم نژادم. و سرخوش ع. ۱۳۸۴. تأثیر متیل جاسمونات در القای مقاومت به سرمازدگی میوه انار رقم ملس ترش ساوه، پژوهش و سازندگی در زراعت و باگبانی، شماره ۷۵: ۴۳-۴۹.
- سیاری م. و راحمی م. ۱۳۸۱. نقش گرمادهی، کلرید کلسیم و پرمونگنات پتاسیم بر عمر انباری و سفتی گوشت میوه سبب گلدن دلیشن.

- علوم و فنون کشاورزی و منابع طبیعی، ۶(۴): ۷۶-۶۷.
- ۵- سیاری م، بابلار م، کلانتری س، علیزاده ه، عسگری م.ع. ۱۳۸۸. اثر سالسیلیک اسید بر مقاومت به سرمادگی و فعالیت آنزیم فنیل آلانین آمونیالیاز انار رقم ملس ساوه در انبار. مجله علوم باغبانی ایران، ۳۸: ۳۱-۲۱.
- ۶- شاکری م. ۱۳۸۶. بررسی و تعیین روش‌های کنترل پوسیدگی میوه‌های انبار در پژوهش و سازندگی، ۷۴: ۱۷۷-۱۶۵.
- ۷- غلامیان م، معلمی ن، عالم زاده انصاری ن، صدرزاده م. ۱۳۸۷. اثر کلرید کلسیم و پروتوتایپ C-UV بر کیفیت و عمر انباری میوه هلو رقم البرتا. مجله علوم و فنون باغبانی ایران، ۱۹(۱): ۴۴-۳۵.
- ۸- قاسم نژاد م. ۱۳۸۵. واکنش میوه ارquam مختلف مرکبات نسبت به دمای پایین انبار. رساله دکتری. گروه باغبانی دانشگاه تهران. ۱۹۹ ص.
- ۹- محسنی ع. ۱۳۸۹. انار. انتشارات نشر آخر. ۲۱۲ ص.
- ۱۰- میردهقان س.ج. و راحمی م. ۱۳۸۸. تعیین زمان ایجاد خسارت سرمادگی میوه انار در طول نگهداری در سردخانه. مجله علوم باغبانی ایران، ۱: ۸-۱.
- ۱۱- هاپکینز ج.و. ۱۳۸۶. مقدمه‌ای بر فیزیولوژی گیاهی. ویرایش دوم. ترجمه احمدی ع، احسانزاده پ، جباری ف. موسسه انتشارات و چاپ دانشگاه تهران، تهران.
- 12- Aboot J.A., and Conway W.S. 1989. Postharvest calcium chloride infiltration affects textural attributes of apples. *Journal of the American Society for Horticultural Science*, 114: 932- 936.
- 13- Aquino S., Palma A., Fronteddue F., and Tedde M. 2004. Effects of preharvest and postharvest calcium treatments on chilling injury and decay of cold stored Fortune mandarins. *International Conference PostharvestVerona*, 3:2-5.
- 14- Artes F. 1995. Innovaciones en los tratamientos físicos modulados para preservar la calidad hortofruit cola en la postrecolección. *Revista española de ciencia y tecnología de alimentos*,35:139-149.
- 15- Ben-Yehoshua Sh. 1985. Individual seal packaging of fruits and vegetables in plastic film, new postharvest technique. *Horticulture Science*, 1:32-37.
- 16- Brown G., Wilson S., Boucher W., Graham B., and McGlasson B. 2005. Effect of coppercalcium sprays on fruit cracking in sweet cherry (*Prunus avium*). *Horticulturae Science*, 62:75-80.
- 17- Cai X., and Zhang Z. 1999. Induction of systemic resistance in tomato by and incompatible race of *Cladosporium*. *Accumulturae sinica*, 29:261-264.
- 18- Chang A., Lim M.H., Lee S.W., Robb E.J., and Nazar R.N. 2008. Tomato PAL gene family: highly redundant but strongly underutilized. *Journal of Biology and Chemistry*, 283: 33591-33601.
- 19- Ding C.Y., Wang K., and Gross L. 2001. Reduction of chilling injury and transcript accumulation of heat shock proteins in tomato fruit by methyl jasmonate and methyl salicylate. *Plant Science*, 161: 1153-1159.
- 20- Elyatem S.M., and Kader A. 1984. Post-harvest physiology and storage behavior of pomegranate fruits. *Horticulturae Science*, 24: 287-298.
- 21- Eraslan F., Inal A., Gunes A., and Alpaslan M. 2007. Impact of exogenous Salicylic acid on the growth, antioxidant activity and physiology of carrot plant subjected to combined salinity and boron toxicity. *Scientia Horticulturae*, 27: 287- 298.
- 22- Fuleki T., and Francis J.F. 1986. Quantitative methods for anthocyanins determination of total anthocyanin and degradation index for cranberry Juice. *Journal of food science*, 33: 78-83
- 23- Fung R.W.M., Wang C.Y., Smith D.L., and Gross K.C. 2000. MeSA and MeJA increase steady-state transcript levels of alternative oxidase and resistance against chilling injury in sweet peppers (*Capsicum annuum* L.). *Plant Science*, 166:711-719.
- 24- Grantely R., Chaplin K., and Scott J. 1980. Association of calcium in chilling injury susceptibility of stored Avocados. *Horticulturae Science*, 15:514-515.
- 25- Main J.H., Clydesdale F.J., and Francis F. 1978. Spray drying anthocyanin concentrates for use as food colorants. *Journal of Food Science*, 43:1693-1697
- 26- Pooviah B.W.1997. Role of calcium in ripening and senescence. *Soil Science*, 10: 83–88.
- 27- Pota S., Keta S., and Thongtham M.L.C. 1989. Effect of packing materials and temperatures on quality and storage life of pomegranate fruits. *Horticulture Abstract*, 59:7059.
- 28- Redalen A.S.N., and Glene E.M. 1998. Effect calcium on cell wall structure, protein phophorilation and protein on senescent apples. *Journal of plant cell physiology*, 29:565-572.
- 29- Saunders J.A., and McClure J.W. 1974. The suitability of a quantitative spectrophotometricassay for phenylalanine ammonia-lyase activity in barley, pea, and buckwheat seedlings. *Plant Physiology*,54:412-413.

- 30- Stow J. 1993. Effect of calcium ions on apple fruit softening during storage and ripening. *Postharvest Biology and Technology*, 3:1-9.
- 31- Traglazova N.V., and Fataliev A.T. 1989. The effect of treatment with calcium choloride on pomegranate fruit storage. *Sadovstvo vinogradarstvo*, 9:25-27
- 32- Wang L., Chen S., Kong W., and Li S. 2006. Salicylic acid pretreatment alleviates chilling injury and affects the antioxidant system and heat shock proteins of peaches during cold storage. *Postharvest Biology and Technology*, 41:244-251.

Archive of SID