

بررسی اثر شوری و اسیدسالیسیلیک بر فعالیت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز و ترکیبات فنیلپروپانوئیدی گیاه دارویی *Cynara scolymus L.* در شرایط درون شیشه‌ای

سحر زمانی^{*}، عظیم قاسم‌نژاد^۱، مهدی علیزاده^۲، مهران اعلمی^۳

^۱ کارشناسی ارشد گیاهان دارویی، دانشگاه علوم کشاورزی و منابع طبیعی گرگان، گرگان، ایران

^۲ عضو هیات علمی گروه علوم باغبانی، دانشگاه علوم کشاورزی و منابع طبیعی گرگان، گرگان، ایران

^۳ عضو هیات علمی گروه صنایع غذایی دانشگاه علوم کشاورزی و منابع طبیعی گرگان، گرگان، ایران

تاریخ دریافت: ۹۴/۴/۲۳؛ تاریخ پذیرش: ۹۴/۶/۲۸

چکیده

در سال‌های اخیر با توجه به اهمیت متابولیت‌های ثانویه در گیاهان دارویی، دست یابی به شرایطی که بتواند بیشترین اثرگذاری را در تولید اقتصادی این ترکیبات داشته باشد دارای اهمیت فراوان است. فنیلآلانین آمونیالیاز (PAL) به عنوان آنزیم کلیدی نقش اساسی در تشکیل ترکیبات فنیلپروپانوئیدی دارد. این تحقیق به منظور بررسی اثر شوری و اسیدسالیسیلیک (به عنوان الیستیور) بر فعالیت آنزیم PAL و ترکیبات فنیلپروپانوئیدی در کالوس گیاه کنگرفرنگی (*Cynara scolymus L.*), آزمایشی به صورت فاکتوریل بر پایه کاملاً تصادفی با ۵ گلاظت شوری و ۴ گلاظت اسیدسالیسیلیک در ۴ تکرار در سال ۱۳۹۲ آزمایشگاه کشت بافت گروه علوم باغبانی دانشگاه علوم کشاورزی و منابع طبیعی گرگان انجام شد. در این آزمایش، فعالیت آنزیم PAL با روش ساندرز و مکلر اندازه‌گیری شد. همچنین میزان فنل و فلاونوئید کل به ترتیب با روش‌های فولین-سیوکاتیو و آلومینیوم کلرايد اندازه‌گیری شدند. برآسان نتایج به دست آمده، شوری، اسیدسالیسیلیک و اثر متقابل این دو الیستیور اثر معنی‌داری بر فعالیت آنزیم PAL. ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی داشتند و همچنین با افزایش گلاظت شوری بر میزان فعالیت آنزیم PAL، ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی افزوده شد به طوری که در گلاظت ۲۰۰ میلی‌مولار شوری بیشترین میزان این ترکیبات به ترتیب به میزان ۷/۹۵۶۴ نانومول بر گرم وزن تر در دقیقه، ۵/۴۲۹۲ و ۲/۷۳۷۵ میلی‌گرم بر گرم وزن تر مشاهده شد. کالوس‌های تیمار شده با ۱۰۰ میکرومولار اسیدسالیسیلیک نیز بیشترین میزان ترکیبات مذکور را نسبت به شاهد داشتند. در کالوس‌های کشت شده در محیط حاوی ۲۰۰ میلی‌مولار شوری و ۳۰۰ میکرومولار اسیدسالیسیلیک و ۲۰۰ میلی‌مولار شوری و ۱۰۰ میکرومولار اسیدسالیسیلیک بیشترین میزان فعالیت آنزیم PAL و تجمع ترکیبات فنیلپروپانوئیدی مشاهده شد. با توجه به همبستگی مثبت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز (PAL) و ترکیبات فنیلپروپانوئیدی و نقش کلیدی این آنزیم در بیوستتر این ترکیبات و نیز اثرگذاری مثبت الیستیورهای مورد بررسی می‌توان با بهینه‌سازی نسبت شوری و اسیدسالیسیلیک، تولید ترکیبات فنیلپروپانوئیدی کنگرفرنگی در شرایط درون شیشه‌ای را بهبود بخشدید.

واژه‌های کلیدی: اسیدسالیسیلیک، شوری، فنیلآلانین آمونیالیاز، فنیلپروپانوئید، کنگرفرنگی *Cynara scolymus L.*

*نويسنده مسئول: s.zamani90@yahoo.com

دافعی گیاه در برابر تنش‌های محیطی مطرح می‌شود
(Vogt, 2010; Boudet, 2007)

استفاده از ایسیتورهای تنش‌زا (مانند شوری و اسیدسالیسیلیک) سبب افزایش تولید رادیکال‌های آزاد اکسیژن (ROS) و تنش اکسیداتیو می‌گردد. در این شرایط گیاه برای مقاومت و کاهش اثرات تنش، سیستم دفاع آنتی‌اسیدانی آنزیمی یا غیرآنژیمی خود را فعال می‌نماید که نتیجه آن افزایش فعالیت آنزیم‌های آنتی‌اسیدانی دفاعی نظیر فنیلآلانین آمونیالیاز و ترکیبات آنتی‌اسیدانی غیرآنژیمی نظیر فنیلپروپانوئیدها می‌باشد که در پژوهش‌های بسیاری گزارش شده است (Parida and Das, 2005). اثر شوری بر افزایش فعالیت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز، ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی در گیاه دارویی زنجیل (Dehghani and Mostajeran., 2010)، کنگرفرنگی (Setayeshmehr et al., 2012) و سوید (Rezazadeh et al., 2012) اثراً می‌نماید. سیاهدانه (Burgo et al., 2010) و اثر محرك اسیدسالیسیلیک بر آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز، ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی در گیاه سیاهدانه (Kabiri Shabrangi and Mehrabi., et al., 2014)، نعناع (Pacheco et al., 2013) 2014، همیشه‌بهار (Samadi et al., 2014) و شیرین‌بیان کنگرفرنگی (Shabani and Ehsanpoor., 2009) گزارش شده است.

Cynara scolymus L. گیاهی دارویی از تیره Asteraceae و بومی جنوب اروپا، مدیترانه، شمال افریقا و جزایر قناری است. جوانه‌های گل این گیاه دارای ارزش غذایی و برگ‌های آن دارای خاصیت درمانی بسیاری می‌باشد. در این گیاه ترکیبات مهمی نظیر ترکیبات فنلی، فلاونوئیدی و لاکتون‌های سزکوئی‌ترپنی موجود است. کنگرفرنگی دارای اثرات مدر، صفرآوار، پایین‌آورنده کلسترول چربی خون، ضدتهوع و سوءهاضمه

مقدمه

گیاهان گروه بزرگ و متنوعی از ترکیبات آلی به نام متابولیت‌های ثانویه تولید می‌کنند که میزان این ترکیبات اغلب کم، دارای وزن مولکولی پایین، منحصر به گونه یا حتی نژاد خاص و اغلب در طی یک دوره رشد و نموی خاص در گیاه تولید می‌شوند (Oksman and Inze, 2004). با توجه به کندی تولید متابولیت‌های ثانویه در گیاهان، افزایش راندمان تولید متابولیت‌ها و مواد دارویی به راهکارهای جدیدی نیازمند است. استفاده از ایسیتورها یکی از مهم‌ترین روش‌های افزایش تولید متابولیت‌های ثانویه است. ایسیتورها ترکیباتی با منشاء زیستی و غیرزیستی اند که از طریق القای پاسخ‌های دفاعی سبب بیوسنتر و Zhao et al., 2005) از شوری (نمک) و اسیدسالیسیلیک می‌توان به عنوان ایسیتورهای غیرزیستی جهت افزایش سنتز متابولیت‌های ثانویه بهره برد.

آنژیم فنیلآلانین آمونیالیاز (PAL) یکی از مهم‌ترین آنزیم‌های حد واسطه بین متابولیسم اولیه و ثانویه در گیاهان است و آغازگر مسیر فنیل پروپانوئید است که L فنیلآلانین را با دی‌آمیناسیون به ترانس سینامیک اسید تبدیل می‌کند. این مسیر اصلی بیوسنتر متابولیت‌های ثانویه در سلول است که سبب تولید متابولیت‌هایی نظیر کومارین‌ها، اسانس‌ها، فلاونوئیدها، لیکنین، تانن و سایر ترکیبات فنلی می‌شود. این ترکیبات نقش مهمی در دفاع علیه گیاهخواران و عوامل بیماری‌زا، حفاظت مکانیکی، جذب عوامل گردشگران و پراکنده کردن میوه دارند (Taiz and Zeiger, 2006). این آنزیم نقش اساسی در تشکیل ترکیبات فنیلپروپانوئیدی که یکی از مکانیسم‌های دفاعی غیر آنزیمی در گیاهان می‌باشند داشته و به عنوان یکی از شاخص‌های حساس به تغییرات محیطی و همچنین یکی از نشانگرهای بیوشیمیابی

موج ۷۶۵ نانومتر قرائت شدند. در نمونه شاهد نیز به جای عصاره، از مтанول ۸۰ درصد استفاده شد (Slinkard and Singleton., 1977)

سنجد فلانونئید کل به روش آلمینیوم کلراید انجام شد. ابتدا ۰/۵ میلی لیتر از عصاره متابولی تهیه شده با ۱/۵ میلی لیتر مтанول، ۰/۱ میلی لیتر آلمینیوم کلرید ۱۰ درصد در اتانول (۱۰ گرم آلمینیوم کلرید در ۱۰۰ میلی لیتر اتانول و آب مقطر)، ۰/۱ میلی لیتر استات پتاسیم یک مولار (۲/۴۱ گرم در ۱۰ میلی لیتر آب مقطر) و ۲/۸ میلی لیتر آب مقطر مخلوط شد. در نمونه شاهد به جای عصاره متابولی، از متابول خالص استفاده شد. مخلوط نیم ساعت در تاریکی قرار داده شد. سپس بلاضافله در طول موج ۴۱۵ نانومتر عدد جذب قرائت شد. در نمونه شاهد نیز به جای عصاره، از متابول خالص استفاده گردید (Chang et al., 2002).

جهت سنجد فعلیت آنزیم فنیل آلانین آمونیالیاز (PAL) از روش ساندرز و مکلر (Saunders and Mcclure, 1974) با کمی تغییر استفاده شد. در ابتدا ۰/۱ گرم از بافت کالوس با استفاده از ۱ میلی لیتر بافر فسفات ۵۰ میلی مولار با $pH=7$ کوییده و به مدت ۱۵ دقیقه در ۱۴۰۰۰ دور سانتریفیوژ شد. پس از اتمام سانتریفیوژ از عصاره رویی جهت سنجد آنزیم استفاده شد. مخلوط واکنش حاوی ۲۵۰ میکرولیتر عصاره آنزیمی، ۵۰ میکرولیتر بافر بورات سدیم ۱۰ میلی مولار ($pH=8.8$)، ۲۵۰ میکرولیتر آب مقطر و ۲۵۰ میکرولیتر سوبسترات فنیل آلانین (۵۰ میلی مولار) بود. جذب نمونه در طول موج ۲۹۰ نانومتر و با استفاده از اسپکترومتر مدل UV2800 قرائت گردید. فعلیت آنزیم PAL با استفاده از قانون بیر و لامبرت و با ضریب خاموشی $9630 \mu\text{cm}^{-1}$ بر حسب نانومول بر گرم وزن تر در دقیقه محاسبه شد (Saunders and Mcclure, 1974). این آزمایش به صورت طرح فاکتوریل بر پایه کاملاً تصادفی در

می باشد (Ziae et al., 2005). این آزمایش با هدف بررسی فعلیت آنزیم فنیل آلانین آمونیالیاز و تغییرات ترکیبات فنیل پروپانوئیدی نظیر فنل و فلاونوئید تحت تیمارش‌وری و اسیدسالیسیلیک در گیاه دارویی کنگرفرنگی در شرایط درون شیشه‌ای صورت گرفت.

مواد و روش‌ها

گیاهان کنگرفرنگی در مزرعه دانشگاه علوم کشاورزی و منابع طبیعی گرگان با متوسط دمايی ۲۳ درجه سانتی گراد، مجموعه بارندگی ۹۰ میلی متر، رطوبت نسبی ۶۶/۷۵ درصد با ۶۶۱ ساعت آفتابی طی ۴ ماه (اردیبهشت تا مرداد ۱۳۹۲) رشد یافته‌اند. در مرداد ۱۳۹۲ بذرهای کنگرفرنگی از مزرعه جمع‌آوری و پس از سترون‌سازی، در محیط کشت $1/2\text{MS}$ (Murashige and Skoog, 1962) کشت شدند. در ادامه از قسمت دمبرگ گیاهچه‌های استریل به عنوان ریزنمونه جهت تولید کالوس استفاده شد. ریزنمونه‌ها جهت کالوس‌زایی در محیط کشت MS با تیمار هورمونی $(5\text{mg/l}) + \text{NAA}(2\text{mg/l})$ کشت شدند. سپس کالوس‌های سبز رنگ به محیط کشت حاوی غلظت‌های مختلف شوری (۰، ۵، ۱۰۰، ۲۰۰ و ۳۰۰ میلی مولار) و اسیدسالیسیلیک (۰، ۱۰۰، ۲۰۰ و میکرومولار) در شرایط مشابه کالوس‌زایی انتقال یافته‌اند و پس از ۴ هفته ترکیبات آن‌ها اندازه‌گیری شد. اندازه‌گیری فنل کل به روش فولین سیوکالتیو انجام شد. به این منظور ابتدا ۲۰ میکرولیتر از عصاره متابولی (۰/۵ گرم در ۵ میلی لیتر متابول) با ۱۰/۶ میکرولیتر فولین سیوکالتیو و ۱/۱۶ میلی لیتر آب مقطر مخلوط شده و پس از ۵ الی ۸ دقیقه استراحت، ۳۰۰ میکرولیتر کربنات سدیم یک مولار در ۱۰۰ میلی لیتر آب مقطر) به آن افزوده شد. محلول فوق به مدت ۳۰ دقیقه در تاریکی و حمام بخار ۴۰ درجه سانتی گراد قرار گرفت. در نهایت نمونه‌ها در طول

اسیدسالیسیلیک و اثر متقابل این دو عامل بر ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی گیاه در سطح ۱ درصد معنی‌دار بود. همچنین شوری در سطح ۱ درصد، اسیدسالیسیلیک و اثر متقابل این دو عامل در سطح ۵ درصد بر فعالیت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز اثر معنی‌دار داشت (جدول ۱).

شرایط استریل، با ۵ تیمار شوری و ۴ تیمار اسیدسالیسیلیک با ۴ تکرار صورت گرفت. نتایج با استفاده از آزمون LSD و نرم‌افزار آماری SAS تجزیه و تحلیل گردید.

نتایج

طبق نتایج جدول تجزیه واریانس، تیمار شوری،

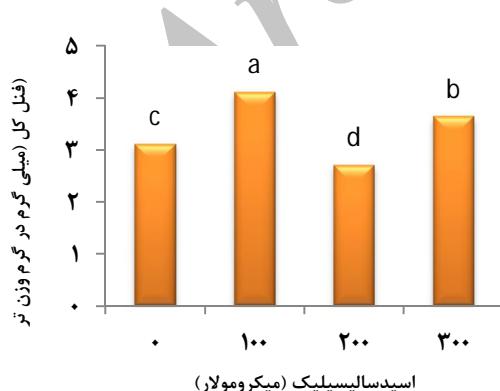
جدول ۱: تجزیه واریانس اثر شوری و اسیدسالیسیلیک بر میزان فنل، فلاونوئید و فعالیت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز

منابع تغییرات	df	فنل	فلاونوئید	فعالیت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز	میانگین مربعات
شوری	۴	۲۳/۷۱۵۸۴۸۹۶**	۷/۱۵۱۳۷۴۳۴**	۸/۷۱۵۲۶۹۶۹**	
اسید سالیسیلیک	۳	۵/۶۴۱۶۷۷۰۸**	۰/۳۹۱۴۹۷۴۷**	۴/۸۶۷۰۸۵۶۵*	
شوری * اسیدسالیسیلیک	۱۲	۴/۱۷۳۶۰۹۸۹۶**	۰/۹۶۰۲۶۱۸**	۲/۴۵۷۶۷۱۴۹*	
Cv	-	۱۱/۵۲۹۱۵	۱۱/۸۲۱۸۹	۱۵/۷۱۸۲۶	

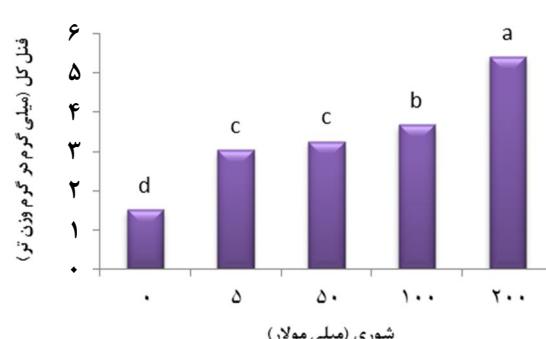
* معنی‌دار در سطح احتمال ۵ درصد، ** معنی‌دار در سطح احتمال ۱ درصد

اسیدسالیسیلیک نیز بر فنل کل گیاه اثرگذار بوده است. در تیمار ۱۰۰ میکرومولار اسیدسالیسیلیک بیشترین میزان فنل وجود داشت که افزایش ۱۳۲ برابری نسبت به شاهد داشت و پس از آن تیمار ۳۰۰ میکرومولار بیشترین میزان فنل را به خود اختصاص داده است. کمترین میزان فنل در تیمار ۲۰۰ میکرومولار و پس از آن در شاهد مشاهده شد (شکل ۲).

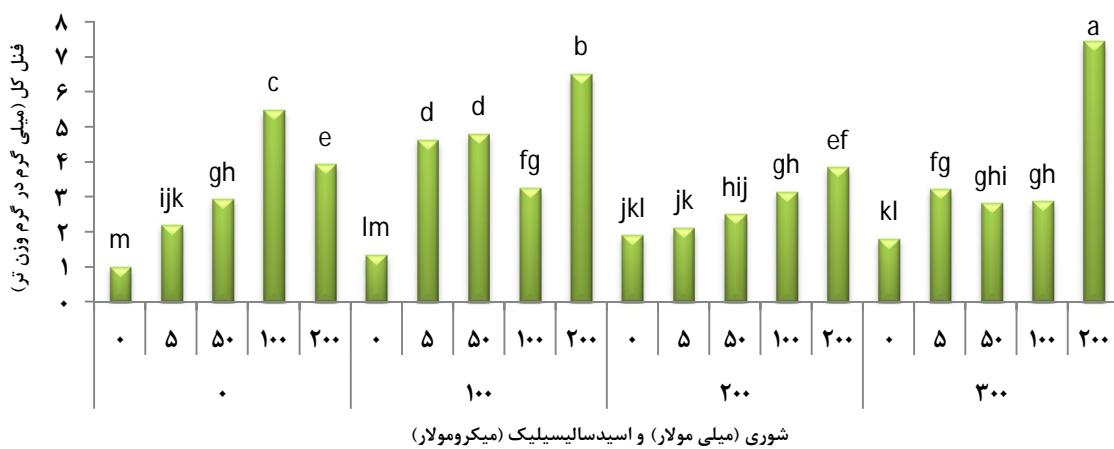
با توجه به شکل ۱، شوری اثر معنی‌داری بر میزان فنل کل در کالوس کنگرفرنگی داشت. با افزایش غلظت شوری بر میزان تجمع فنل کل افزوده شد. به طوری که کمترین میزان فنل کل در تیمار شاهد و بیشترین میزان ترکیبات فنلی در تیمار ۲۰۰ میلی‌مولار شوری مشاهده شد که ۳/۵۸ برابر نسبت به تیمار شاهد افزایش داشته است.



شکل ۲: اثر اسیدسالیسیلیک بر فنل کل



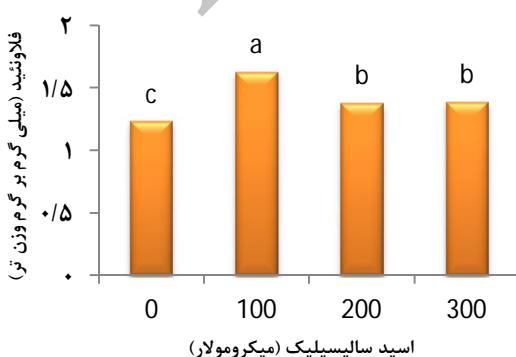
شکل ۱: اثر شوری بر فنل کل



شکل ۳: اثر سوری و اسیدسالیسیلیک بر فنل کل

میزان فلاونوئید در تیمار شاهد و بیشترین میزان این ترکیب در تیمار ۲۰۰ میلی مولار سوری مشاهده شد که $\frac{2}{3}$ برابر نسبت به تیمار شاهد افزایش داشته است (شکل ۴).

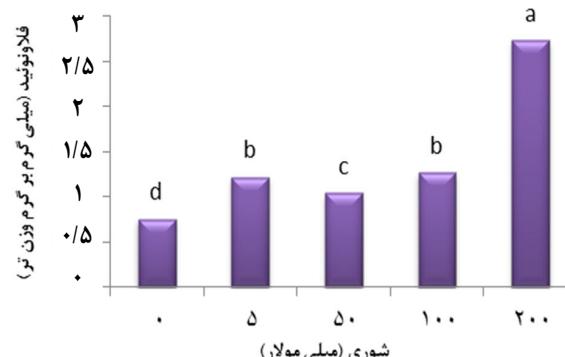
همان‌طور که در شکل ۵ نشان داده شده است، اثر اسیدسالیسیلیک بر ترکیبات فلاونوئیدی، روند مشابهی مانند تاثیر آن بر ترکیبات فنلی نشان داد، به‌طوری‌که بیشترین میزان فلاونوئید در تیمار ۱۰۰ میکرومولار مشاهده شد که نسبت به شاهد $\frac{1}{3}$ برابر افزایش داشته است. تیمار ۳۰۰ میکرومولار اسیدسالیسیلیک نیز پس از تیمار ۱۰۰، فلاونوئید قابل توجهی داشت که البته اختلاف معنی‌داری با سطح ۲۰۰ نداشت. شاهد کمترین میزان ترکیبات فلاونوئیدی را به خود اختصاص داد.



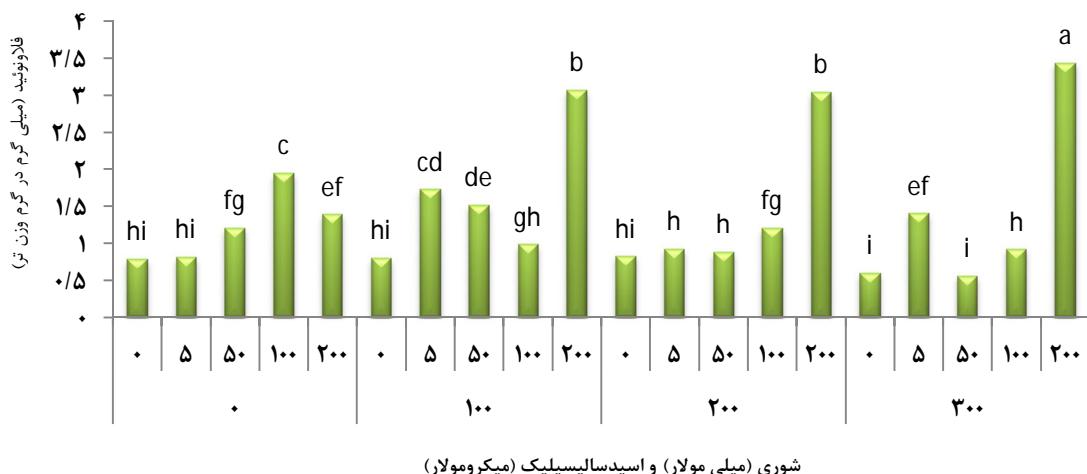
شکل ۵: اثر اسیدسالیسیلیک بر فلاونوئید

همان‌طور که در شکل ۳ نشان داده شده است، اثر متقابل سوری و اسیدسالیسیلیک نیز بر ترکیبات فنلی معنی‌دار بود. بیشترین میزان ترکیب فنلی در تیمار ترکیبی ۲۰۰ میلی مولار سوری و ۳۰۰ میکرومولار اسیدسالیسیلیک مشاهده شد. در این تیمار میزان فنل اسیدسالیسیلیک ۷/۳۹ برابر نسبت به شاهد افزایش داشت. همچنین تیمار ترکیبی ۲۰۰ میلی مولار سوری و ۱۰۰ میکرومولار اسیدسالیسیلیک هم میزان فنل بالایی داشت. با این وجود نسبت به تیمار قبل به شکل معنی‌داری کمتر بود. در بین تیمارها، تجمع فنل در تیمار شاهد در کمترین مقدار بود.

سوری همچنین اثر معنی‌داری بر میزان فلاونوئید موجود در کالوس کنگرفرنگی داشته است و با افزایش غلظت بر میزان آن افزوده شد به‌طوری‌که کمترین



شکل ۴: اثر سوری بر فلاونوئید



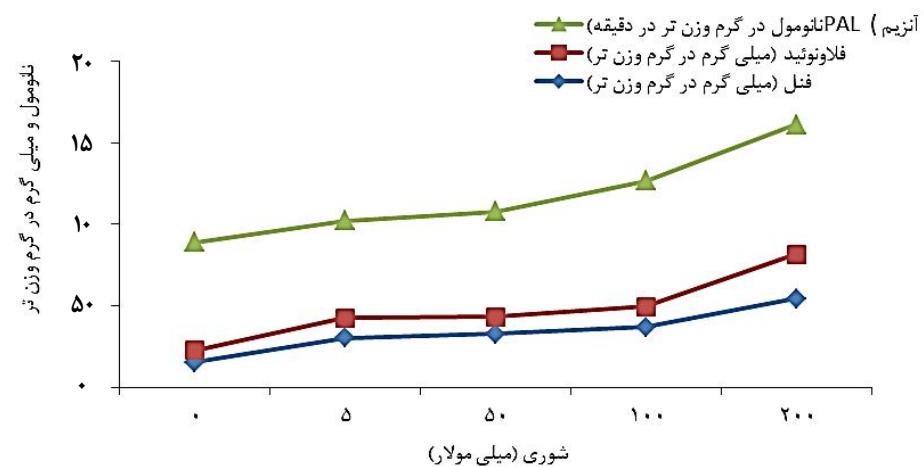
شکل ۶: اثر شوری و اسیدسالیسیلیک بر فلاونوئید

فنلی و فلاونوئیدی در غلطت ۲۰۰ میلی مولار شوری حاصل شد (شکل ۷).

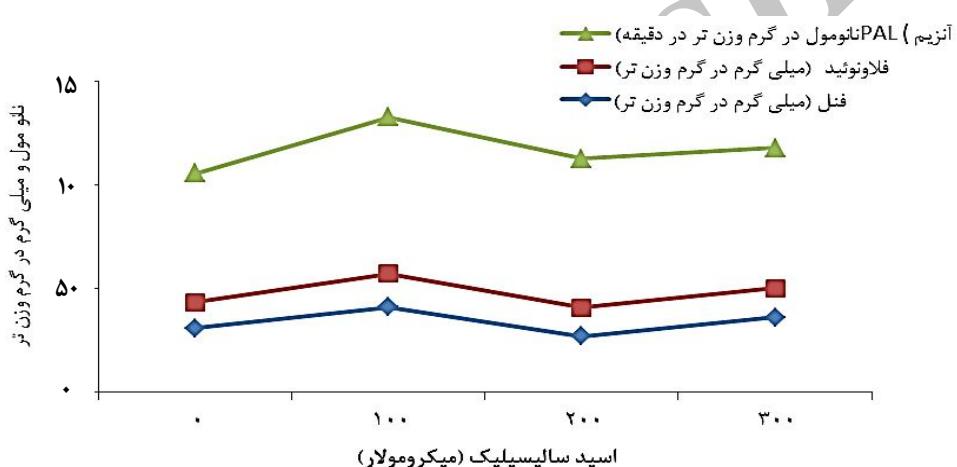
با توجه به شکل ۸ بیشترین میزان فعالیت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز در تیمار ۱۰۰ میکرومولار مشاهده شد. افزایش غلظت اسیدسالیسیلیک سبب کاهش فعالیت آنزیم شد. کمترین میزان فعالیت این آنزیم در تیمار شاهد مشاهده شد و نکته جالب توجه اینکه اختلاف معنی داری بین شاهد و سطح ۳۰۰ میکرومولار اسیدسالیسیلیک مشاهده نشد. ترکیبات فنیلپروپانوئیدی با فعالیت آنزیم تحت تیمار اسیدسالیسیلیک نیز همبستگی مثبت نشان داد. همانگونه که در شکل ۷ نشان داده شده است بیشترین فعالیت آنزیم و همچنین تجمع متابولیت های اندازه گیری شده در نمونه های رشد یافته در غلطت ۱۰۰ میکرومولار مشاهده شد که با شاهد اختلاف معنی داری نشان داد. اثر متقابل شوری و اسیدسالیسیلیک نیز بر فعالیت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز معنی دار بود. بیشترین میزان فعالیت این آنزیم در تیمار ۲۰۰ میلی مولار شوری و ۱۰۰ میکرومولار اسیدسالیسیلیک مشاهده شد که اختلاف معنی داری با تیمار ۲۰۰ شوری و ۳۰۰ اسیدسالیسیلیک نداشت.

با توجه به شکل ۶، اثر متقابل شوری و اسیدسالیسیلیک بر ترکیبات فلاونوئیدی معنی دار بوده است. بیشترین میزان این ترکیبات در تیمار ترکیبی ۲۰۰ میلی مولار شوری و ۳۰۰ میکرومولار اسیدسالیسیلیک می باشد. این تیمار توانست میزان فلاونوئید گیاه را تا ۴/۳۶ برابر نسبت به شاهد افزایش دهد. همچنین تیمار ۲۰۰ میلی مولار شوری و ۱۰۰ میکرومولار اسیدسالیسیلیک هم میزان فتل بالایی داشتند که با تیمار ۲۰۰ میلی مولار شوری و ۲۰۰ میکرومولار اسیدسالیسیلیک اختلاف معنی داری نداشت. کمترین مقدار این ترکیب در تیمار ۵۰ و ۰ شوری و ۳۰۰ اسیدسالیسیلیک دیده شد که با شاهد اختلاف معنی داری نداشت.

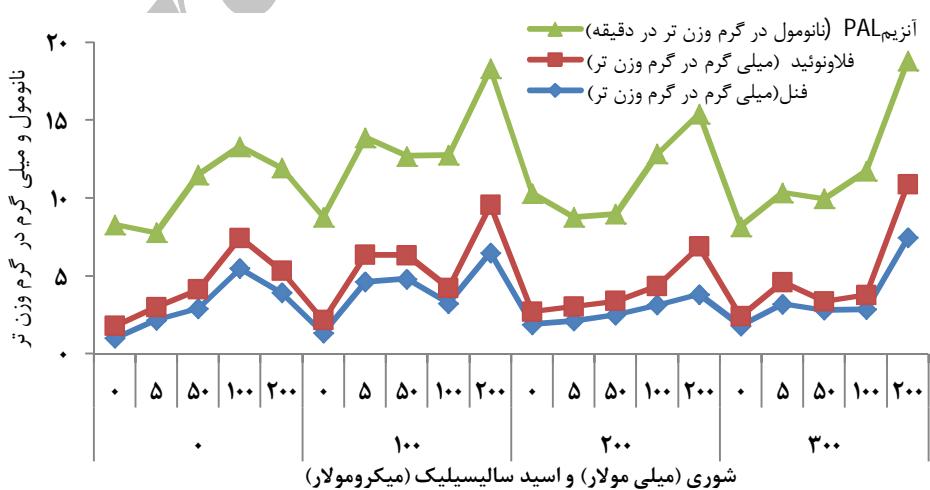
شوری اثر معنی داری بر میزان فعالیت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز داشت و با افزایش غلظت بر میزان آن افزوده شد. به طوری که بیشترین میزان فعالیت این آنزیم در تیمار ۲۰۰ میلی مولار شوری مشاهده شد که با غلظت ۱۰۰ اختلاف معنی داری از لحاظ آماری نداشت. روند تغییر ترکیبات فنیل پروپانوئیدی با تغییرات آنزیم همبستگی مثبت داشته است. بیشترین میزان فعالیت آنزیم و تجمع ترکیبات



شکل ۷: اثر شوری بر فنل، فلاونوئید و فعالیت آنژیم فنیل آلانین آمونیالیاز



شکل ۸: اثر اسید سالیسیلیک بر فنل، فلاونوئید و فعالیت آنژیم فنیل آلانین آمونیالیاز



شکل ۹: اثر متقابل شوری و اسید سالیسیلیک بر فنل، فلاونوئید و فعالیت آنژیم فنیل آلانین آمونیالیاز

اکسیدان‌های غیرآنزیمی نظیر ترکیبات فنیل-پروپانوئیدی محافظت می‌کنند (Agarwal and Pandy, 2004).

آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز (PAL) یکی از آنزیم‌های آنتیاکسیدانی است که دارای نقش دفاعی در گیاهان می‌باشد. این آنزیم حدواسط بین متابولیسم اولیه و ثانویه در گیاهان بوده و به عنوان اولین آنزیم مسیر فنیل پروپانوئید L-فنیلآلانین را با دی‌آمیناسیون به ترانس سینتامیک اسید تبدیل می‌کند و در ادامه منجر به بیوسنتر متابولیت‌های ارزشمندی نظیر فلاونوئیدها، آنتوسیانین، لیگنین، تانن و سایر ترکیبات فنلی می‌شود. PAL به عنوان آنزیم کلیدی نقش اساسی در تشکیل ترکیبات فنیل پروپانوئیدی که یکی از مکانیسم‌های دفاعی غیرآنزیمی در گیاهان می‌باشدند ایفا می‌کند و یکی از شاخص‌های حساس به تغییرات محیطی و همچنین، یکی از نشانگرهای بیوشیمیابی دفاعی گیاه در برابر تنش‌های محیطی می‌باشد PAL (Vogt, 2010; Boudet, 2007). فعالیت آنزیم PAL افزایش یافته و به دنبال افزایش ساخت این آنزیم، متابولیت‌های ثانویه مسیر فنیل پروپانوئیدی نظیر ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی جهت مواجه و مقابله با تنش افزایش می‌بایند. ترکیبات فنلی می‌توانند به عنوان خاموش‌کننده و یا جاروب‌کننده رادیکال‌های آزاد اکسیژن و یا سایر گونه‌های فعال اکسیژن عمل نمایند (Solecka, 1997). با توجه به نقش ترکیبات فنلی در کاهش و یا مهار اتوکسیداسیون لیپیدها، جاروب‌کردن رادیکال‌های آزاد، خاموش نمودن اکسیژن یکتائی یا تجزیه پراکسیدها، این ترکیبات به عنوان یک آنتیاکسیدان ضروری برای حفاظت علیه تکثیر و پیش روی زنجیره اکسیداتیو و دفاع علیه

بحث

نتایج این تحقیق نشان داد که شوری بر فعالیت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز و ترکیبات فنیل پروپانوئیدی نظیر ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی کالوس کنگرفرنگی در شرایط درون‌شیشه‌ای موثر است، به طوری که میزان ۲۰۰ این ترکیبات در بالاترین غلظت شوری (۳/۶۳ میلی مولار) نسبت به شاهده ترتیب ۱/۲۳، ۳/۵۸ و ۳/۶۳ برابر افزایش نشان داد.

تنش یکی از مهم‌ترین عوامل تاثیرگذار در میزان متابولیت‌های ثانویه موجود در گیاهان است. در حقیقت یکی از مهم‌ترین نقش‌های متابولیت‌های ثانویه در گیاهان نقش حافظتی آنها در شرایط تنش است. این ترکیبات با کمک به گیاهان سبب مقاومت آنها در برابر عوامل مزاحم خارجی و شرایط نامساعد محیطی می‌شوند که نتیجه آن افزایش چندبرابری متابولیت‌های ثانویه تحت تنش‌های محیطی از جمله تنش شوری است که در پژوهش‌های بسیاری گزارش شده است (Ramakrishna and Ravishankar, 2011). شوری یکی از تنش‌های مهم محیطی است که رشد، نمو، باروری و فرآیندهای بیوشیمیابی و فیزیولوژیکی متعددی را تحت تاثیر قرار می‌دهد. یکی از تغییرات بیوشیمیابی که در گیاهان در معرض تنش رخ می‌دهد تولید انواع گونه‌های اکسیژن فعال (ROS) از جمله رادیکال‌های سوپراکسید (O⁻), رادیکال‌های هیدروکسیل (OH) و پراکسید هیدروژن (H₂O₂) می‌باشد که می‌توانند باعث تخریب عمدۀ غشاء، چربی‌ها، پروتئین‌ها و اسیدهای نوکلئیک شوند (Garratt et al., 2002; Bailly, 2004). در این شرایط دفاع آنتیاکسیدانی جهت محافظت از سلول‌ها در برابر تاثیرات خطرناک گونه‌های اکسیژن فعال وارد عمل می‌شود. گیاهان سیستم‌های سلولی خود را از تاثیرات گونه‌های اکسیژن فعال به وسیله آنزیم‌های آنتیاکسیدانی دفاعی مانند فنیلآلانین آمونیالیاز و آنتیاکسیدانی

ترکیبات فنلی، فلاونوئیدها و سایر ترکیبات شناخته شده است. نتایج اثرگذاری مثبت اسیدسالیسیلیک بر فعالیت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز، ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی کنگرفرنگی با آزمایشات بسیاری مطابقت دارد. در گیاه کنگرفرنگی تحت تیمار اسیدسالیسیلیک میزان فعالیت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز، ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی در شرایط درون شیشه‌ای افزایش معنی‌داری داشته است (Samadi et al., 2014). اسیدسالیسیلیک سبب افزایش فعالیت آنزیم PAL و تولید بیشتر ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی در سیاهدانه شد (Kabiri et al., 2014). گل همیشه بهار نیز در پاسخ به تیمار اسیدسالیسیلیک، محتوى Pacheco et al., (2013) اسیدسالیسیلیک سبب افزایش معنی‌داری در فعالیت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز، ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی در کشت درون شیشه‌ای گیاه شیرین بیان گردید (Shabani and Ehsanpoor, 2009). اثر متقابل شوری و اسیدسالیسیلیک نیز بر پارامترهای اندازه-گیری شده مثبت بود. در واقع اسیدسالیسیلیک با فعال‌کردن سیستم آنتیاکسیدانی و تولید ترکیبات دفاعی سبب افزایش مقاومت گیاهان در شرایط شوری می‌شود (He and Zhu, 2008). در این آزمایش، کاربرد توام این دو تیمار سبب افزایش قابل توجه در فعالیت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز و ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی شد که این نتیجه در گیاه دارویی پروانش Momeni et al., (2014)، ذرت (Neelam et al., 2012)، ریحان سیز (Delavari parizi, 2012) نیز گزارش شده است. لازم به ذکر است که افزایش اسیدسالیسیلیک تا حدی فرآیند بیوسنتر را بهمود می‌بخشد. بسته به نوع بافت و شرایط فیزیولوژیکی سلول افزایش بیش از حد آستانه تحمل این ترکیب نه تنها سبب افزایش بیوسنتر آنزیم و ترکیبات موثره مرتبط نمی‌شود، بلکه سبب کاهش تولید این ترکیبات

گونه‌های فعال اکسیژن عمل می‌نمایند (Ksouri et al., 2007). نتایج حاصل از افزایش فعالیت آنزیم PAL و افزایش تولید ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی به عنوان پاسخ دفاعی در شرایط شوری در این آزمایش با پژوهش‌های بسیاری مطابقت دارد. شوری بر افزایش فعالیت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز و افزایش تولید ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی در گیاه دارویی زنجبل Dehghani and Mostajeran, (2010) در گیاه دارویی شوید نیز میزان ترکیبات فنلی تحت شوری افزایش معنی‌داری نشان داده است (Setayeshmehr et al., 2012). رضازاده و همکاران (Rezazadeh et al., 2012) گزارش نمودند شوری سبب افزایش معنی‌داری در ترکیبات فنلی، فلاونوئیدی گیاه دارویی کنگرفرنگی شده است. در گیاه دارویی سیاهدانه نیز شوری سبب افزایش ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی مانند کوتورستین، ابی‌جنین و ترانس‌سینامیک اسید شده است (Burgo et al., 2010).

همان‌طور که انتظار می‌رفت اسیدسالیسیلیک به عنوان ترکیب محرك فعالیت‌های بیوشیمیایی تولید متابولیت، فعالیت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز و ترکیبات فنیلپروپانوئیدی نظری ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی را در کالوس کنگرفرنگی افزایش داد. اسیدسالیسیلیک به عنوان یک جزء پیامرسان کلیدی در فعال‌سازی پاسخ‌های اختصاصی دفاعی گیاه شناخته می‌شود و در جایگاه ترکیب القاکننده تنفس، مسیر سیگنالیگ را فعال نموده و سبب افزایش رونویسی mRNA خاص آنزیم PAL شده که منجر به پاسخ‌های دفاعی گیاه و بیوسنتر و تجمع ترکیبات فنولیک می‌گردد. در نتیجه استفاده از ترکیبات الیستوری مانند اسیدسالیسیلیک به عنوان راهکاری مؤثر در افزایش تولید متابولیت‌های ثانویه مانند

شد و مطابق نتایج، بهترین تیمار در این آزمایش، غلظت ۲۰۰ میلی مولار شوری در بین سایر غلظت‌های شوری و ۱۰۰ میکرومولار اسیدسالیسیلیک بوده است. در تیمار ترکیبی نیز بهترین تیمار، در افزایش فعالیت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز و ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی، تیمار ۲۰۰ میلی مولار شوری و ۳۰۰ میکرومولار اسیدسالیسیلیک و تیمار ۲۰۰ میلی مولار شوری و ۱۰۰ میکرومولار اسیدسالیسیلیک یوده است. شوری و اسیدسالیسیلیک به عنوان محرک با ایجاد تنفس با تحریک پاسخ دفاعی گیاه سبب افزایش معنی‌داری در فعالیت آنزیم کلیدی فنیلآلانین آمونیالیاز و ترکیبات فنیل پروپانوئیدی مانند فنل و فلاونوئید در کالوس کنگرفرنگی شدند. در نتیجه به توجه به همبستگی مثبت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز (PAL)، ترکیبات فنیل پروپانوئیدی و نقش کلیدی این آنزیم در بیوستزر ترکیبات مذکور و نیز اثرگذاری مثبت الیستورهای مورد بررسی می‌توان با بهینه‌سازی نسبت شوری و اسیدسالیسیلیک تولید ترکیبات فنیل پروپانوئیدی کنگرفرنگی در شرایط درون‌شیشه‌ای را بهبود بخشد.

References

1. Agarwal, S. and Pandy, V. 2004. Antioxidant enzyme responses to NaCl stress in *Cassia angustifolia*. Journal of Biological Plant, 48: 555-560.
2. Bailly, C. 2004. Active oxygen species and antioxidants in seed biology. Journal of Seed Science Research, 14: 93-107.
3. Boudet, A.M. 2007. Evolution and current status of research in phenolic compounds. Journal of Phytochemistry, 68: 2722-2735.
4. Bourgou, S., Kchouk, M.E., Bellila, A. and Marzouk, B. 2010. Effect of salinity on phenolic composition and biological activity of *Nigella sativa*. Journal of Acta Horticulture, 853:57-60.
5. Chang, C., Yang, M., Wen, H. and Chern, J. 2002. Estimation of total flavonoid content in propolis by two

نیز می‌شود. این مورد نه تنها در اسیدسالیسیلیک، بلکه در مورد سایر محرک‌ها از جمله متیل جاسمونات و شوری نیز صدق می‌کند (Samadi et al., 2014). در این آزمایش اسیدسالیسیلیک نیز بر فعالیت آنزیم فنیلآلانین آمونیالیاز، ترکیبات فنیل پروپانوئیدی نظری ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی کالوس کنگرفرنگی معنی‌دار بوده است و میزان این ترکیبات در نمونه‌های تیمار شده نسبت به شاهد افزایش معنی‌داری داشته است.

همبستگی مثبت فعالیت آنزیم PAL با تجمع ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی تحت تاثیر تیمار شوری و اسیدسالیسیلیک بیانگر نقش کلیدی این آنزیم بر بیوستزر ترکیبات فنیل پروپانوئیدی است. با توجه به اهمیت تنفس و ترکیبات تنفس‌زا در تغییرات فعالیت آنزیم PAL و نیز نقش مهم این آنزیم در تولید ترکیبات ثانویه می‌توان از شوری و اسیدسالیسیلیک به عنوان الیستور در مدیریت تولید متابولیت‌ها در شرایط درون‌شیشه‌ای بهره برد. نکته مهم اینکه با مدیریت کشت و استفاده از محلول‌پاشی اسیدسالیسیلیک در زمین‌های شور، با ایجاد مکانیسم دفاعی آنتی‌اکسیدانی ضمن کاهش اثرات تنفس می‌توان به حفظ گیاه و تولید اقتصادی متابولیت‌های ارزشمند کمک نمود.

نتیجه‌گیری نهایی

به دلیل اهمیت فراوان ترکیبات ثانویه گیاهان دارویی و کاربرد این ترکیبات در صنایع مختلف، دستیابی به روش‌های مفید جهت تولید اقتصادی این ترکیبات بسیار حائز اهمیت می‌باشد. کاربرد الیستورها و ایجاد تنفس به منظور تحریک بیوستزر و تولید متابولیت‌های ثانویه، یکی از مهم‌ترین روش‌های افزایش متابولیت‌های ثانویه می‌باشد. در این آزمایش از شوری و اسیدسالیسیلیک به عنوان الیستور استفاده

- complementary colorimetric methods. Journal of Food Drug Anal, 10: 178-182.
6. Dehghani, A. and Mostajeran, A. 2010. The effect of salinity on growth and activity of antioxidant and defense enzymes in ginger (*Zingiber officinale* Roscoe). Journal of Herbal Medicines, 1:1-8.
 7. Delavari Parizi, M. 2010. The effects of Salicylic acid and salinity stress on the some physiological and biochemical changes in *Ocimum basilicum* L. Master thesis, Department of Biology, Payame Noor University.
 8. Garratt, L.C., Janagoudr, B.S., Lowe, K.C., Anthony, P., Power, J.B. and. Davey, M.R. 2002. Salinity tolerance and antioxidant status in cotton cultures. Journal of Free Radical Biology and Medicine, 33(4): 502-511.
 9. He, Y. and Zhu, Z.Y. 2008. Exogenous salicylic acid alleviates NaCl toxicity and increases antioxidative enzyme activity in *Lycopersicum esculentum*. Journal of Biological Plantarum, 52: 792-795.
 10. Kabiri, R., Nasibi, F. and Farahbakhsh, H. 2014. Effect of exogenous salicylic acid on some physiological parameters and alleviation of drought stress in *nigella sativa* under hydroponic culture. Journal of Plant Protection Science, 50(1): 43–51.
 11. Ksouri, R., Megdiche, W., Debez, A., Falley, M., Grignon, C. and Abdelly, C. 2007. Salinity effect on polyphenol content and antioxidant activities in leaves of the halophyte *Cakile maritime*. Journal of Plant Physiology and Biochemistry, 45: 244-248.
 12. Momeni, N., Arvin, M.J., Khagoei nejad, G., Daneshmand, F. and Keramat, B. 2012. The effect of sodium chloride and salicylic acid on antioxidant defense system in maize (*Zea mays* L.). Journal of Plant Biology, 4(14): 23-34.
 13. Murashige, T. and Skoog, F. 1962. A revised medium for rapid growth and bioassays with tobacco tissue culture. Journal of Physiology of Plant, 15: 473-497.
 14. Neelam, M., Rahul, M., Ajiboye, M., Kafayat, Y. and Lateefat, Y., 2014. Salicylic acid alters antioxidant and phenolics metabolism in *catharanthus roseus* grown under salinity stress. Journal of African Journal of Traditional, Complementary and Alternative Medicines, 11(5): 118-125.
 15. Oksman-Caldentey, K.M. and Inzé, D., 2004. Plant cellfactories in the post-genomic era: new ways to produce designer secondary metabolites. Journal of Trends Plant Science, 9(9): 433-440.
 16. Pacheco, A.C., Cabral, C., Fermino, E.S. and Aleman, C.C. 2013. Salicylic acid-induced changes to growth, flowering and flavonoids production in marigold plants. Global Journal of Medicinal Plant Reserch, 1(1):95-100.
 17. Parida, A.K. and Das, A.B. 2005. Salt Tolerance and salinity effects on plants: a review. Journal of Ecotoxicology Environmental Safety, 60: 324-349.
 18. Ramakrishna, A. and Ravishankar, G.A. 2011. Influence of abiotic stress signals on secondary metabolites in plants. Journal of Plant Signaling and Behavior, 6: 1720-1731.
 19. Rezazadeh, A., Ghasem nezhad, A. and Barani, M. 2012. Effect of salinity on phenolic composition and antioxidant activity of Artichoke (*cynara scolymus* L.) Leaves. Journal of Medicinal Plant, 63: 242-252.
 20. Samadi, S., Ghasemnezhad, A. and Alizadeh, M. 2014. Investigation on phenylalanine ammonia-lyase activity of artichoke (*Cynara scolymus* L.) affected by methyl jasmonate and salicylic acid in in-vitro conditions. Journal of Plant Production Research, 21 (4): 135-148.
 21. Saunders, J.A. and McClure, J.W. 1974. The suitability of a quantitative spectrophotometric assay for phenylalanine ammonia lyase activity in barely, buckwheat and pea seedlings. Journal of Plant Physiology, 54: 412-413.
 22. Setayesh Mehr, Z., khajeh, H., Esmaeilzadeh Bahabadi, S. and Sabbagh, S.Z. 2012. Changes on proline, phenolic compounds and activity of antioxidant enzymes in *Anethum*

- graveolens L. under salt stress. International journal of Agronomy and Plant Production, 3 (S): 710-715.
23. Shabani, L. and Ehsanpour, A.A. 2009. Induction of antioxidant enzymes, phenolic and flavonoid compounds in in vitro culture of licorice (*Glycyrrhiza glabra* L.) using methyl jasmonate and salicylic acid. Journal of Biology of Iran, 22(4): 691- 703.
24. Shabranghi, A. and Mehrabi, L. 2014. Evaluation of Antioxidant Activity and Secondary Metabolites of *Mentha piperita* L. Under Effect of Acetylsalicylic Acid And Methyl Jasmonate. International Research Journal of Applied and Basic Sciences, 8(3): 337-340.
25. Slinkard, K. and Singleton, V.L. 1977. Total phenol analysis: automation and comparison with manual methods. Amrican Journal of Enology and Viticulture, 28: 49-55.
26. Solecka, D. 1997. Role of phenyl propanoid compounds in plant responses to different stress factor. Journal of Acta Physiologia Plantarum, 19(3): 257-268.
27. Taiz, L. and Zeiger, E. 2006. Plant Physiology. Sinauer Associates Inc. Sunderland, Massachusetts.USA,690 pp.
28. Vogt, T. 2010. Phenylpropanoid biosynthesis. Journal of Molecular Plant, 3: 2-20.
29. Zhao, J., Davis, L.C. and Verpoorte, R. 2005. Elicitor signal transduction leading to production of plant secondary metabolites. Journal of Biotechnology Advances, 23: 283-333.
30. Ziae, S.A., DastPak, A., NaghdBadi, S., PoorHoseini, L., Hemmati Moghadam, A. and Ghorori Naeini, M. 2005. Review on *Cynara scolymus*, Journal of Medicinal Plants, 13: 10-13.