

شناسایی مواد تشکیل‌دهنده و بررسی اثرات آنتی‌اکسیدانی اسانس و عصاره مтанولی گیاه *Salvia multicaulis* Vahl.

حمزه امیری

۱- استادیار، گروه زیست‌شناسی، دانشگاه لرستان، لرستان

*آدرس مکاتبه: خرم‌آباد، دانشگاه لرستان، دانشکده علوم پایه، گروه زیست‌شناسی

پست الکترونیک: Amiri_h_lu@yahoo.com

تاریخ تصویب: ۹۰/۹/۲۹

تاریخ دریافت: ۸۹/۶/۲۲

چکیده

مقدمه: گیاهی است علفی و پایا متعلق به تیره نعناع که در مناطق وسیعی از خاورمیانه از جمله ایران به صورت وحشی می‌روید. این گیاه در این مناطق به عنوان ادویه و یا چای مورد استفاده قرار می‌گیرد.

هدف: شناسایی مواد تشکیل‌دهنده اسانس و بررسی اثرات آنتی‌اکسیدانی گیاه *Salvia multicaulis* رشد یافته در استان لرستان و مقایسه آن با نتایج به دست آمده از مناطق دیگر.

روش بررسی: بخش‌های هوایی این گیاه در مرحله گلدهی از ارتفاعات شمال شهرستان بروجرد واقع در استان لرستان جمع‌آوری شد و پس از خشک شدن در سایه با روش تقطیر با آب (Hydrodistillation) مورد اسانس‌گیری قرار گرفت (باذده اسانس $\frac{1}{3}$ درصد بود). اسانس به دست آمده به وسیله دستگاه GC و GC/MS آنالیز شد. نمونه‌های اسانس و عصاره مтанولی جهت بررسی فعالیت آنتی‌اکسیدانی احتمالی با روش‌های DPPH و بتا کاروتون-لینولیک اسید مورد ارزیابی قرار گرفتند.

نتایج: نتایج این تحقیق منجر به شناسایی ۴۲ ترکیب در روغن اسانسی این گیاه شد که ۹۰/۹۶ درصد از کل اسانس را شامل می‌شود. بورنیول (۱۷/۱۶ درصد)، بورنیل استات (۱۸/۵۸)، کامفور (۱۳/۷۵ درصد)، کامفور (۵/۸۷) و کامفن (۵/۶۲ درصد) ترکیب‌های اصلی روغن اسانسی این گونه را تشکیل می‌دهند. بررسی فعالیت آنتی‌اکسیدانی گیاه نیز نشان داد که اسانس و عصاره مtanولی آن دارای فعالیت آنتی‌اکسیدانی بوده اما اثر عصاره مtanولی گیاه در حذف رادیکال‌های آزاد از اسانس بیشتر است.

نتیجه‌گیری: آنتی‌اکسیدان‌ها به عنوان جمع‌آوری کننده رادیکال‌های آزاد عمل نموده و از پراکسیداسیون لیپیدها و فرآیندهای دیگری که به وسیله رادیکال‌های آزاد صورت می‌گیرد، ممانعت به عمل می‌آورند. آنتی‌اکسیدان‌ها قادر هستند تا بدن انسان و غذاهای فرآوری شده را از آسیب‌های اکسیداتیوی که به رادیکال‌های آزاد نسبت داده می‌شوند، محافظت نمایند.

گل واژگان: روغن اسانسی، *Salvia multicaulis*, بورنیول، بورنیل استات، فعالیت آنتی‌اکسیدانی



مقدمه

جنس سالویا متعلق به تیره نعناع (زیر تیره Nepetoideae) بوده و شامل گیاهان علفی و بوته‌ای است که به طور وسیعی به ویژه در مناطق معتدل و گرم کره زمین توزیع شده‌اند. گونه‌های متعددی از این جنس به عنوان گیاهان معطر و زیستی یا به خاطر فعالیت‌های زیستی آنها مورد استفاده قرار می‌گیرند. این جنس در ایران ۵۸ گونه گیاه علفی یکسانه یا چند ساله دارد که در سرتاسر ایران پراکنده‌اند و بعضی از آنها نیز علف هرز مزارع هستند. ۱۷ گونه از این جنس بومی ایران هستند. *S. multicaulis* گیاهی است پایا با ریشه‌های چوبی، ساقه راست و غیرمنشعب به ارتفاع ۵۵ - ۱۲ سانتی‌متر، معمولاً دارای کرک‌های غده‌ای. برگ‌ها ساده، متقابل، بیضی یا تخم‌مرغی، کنگره‌دار و به ابعاد $3/5 \times 1 - 4/5 \times 3$ سانتی‌متر. گل آذین دارای ۶ - ۴ گل مجزا و دارای برآتنه. کاسه گل استکانی و دارای کرک‌های غده‌ای. جام گل لوله‌ای، نامنظم و به رنگ صورتی تا بنفش رنگ و به ندرت سفید. میوه‌ها به ابعاد $3/5 - 3$ میلی‌متر و به رنگ قهوه‌ای تیره [۹، ۱۱]. برگ‌های *S. multicaulis* معطر می‌تواند جایگزین *S. officinalis* شود. این گیاه به عنوان ادویه و چای مصرف می‌شود [۹]. بعضی از ترکیب‌های شیمیایی مثل دی‌ترپنوتئیدها، نور دی‌ترپنوتئیدها، تری‌ترپنوتئیدها، سالوی مولتین، و دی‌ترپنوریستکسین از عصاره این گیاه استخراج شده است [۱۲]. هدف از انجام این پژوهش شناسایی مواد تشکیل دهنده انسانس و بررسی اثرات آنتی‌اکسیدانی انسانس و عصاره مтанولی به دست آمده از گیاه *S. multicaulis* جمع‌آوری شده از استان لرستان و مقایسه آن با تحقیقات مشابه انجام شده در مناطق دیگر می‌باشد.

مواد و روش‌ها

روش استخراج انسانس

الف) تهیه نمونه گیاهی و استخراج انسانس: گیاه *S. multicaulis* در خردادماه ۱۳۸۶ در طی مرحله گلدهی از

امروزه در راستای حذف و یا کاهش ترکیب‌های شیمیایی در مواد غذایی، تحقیقات زیادی برای جایگزینی مواد شیمیایی با طبیعی انجام شده است. در همین زمینه تلاش‌های زیادی برای یافتن آنتی‌اکسیدان‌های طبیعی از منابع گیاهی صورت گرفته است. اکسیداسیون لبیدها در حین نگهداری و فراوری غذاها نه تنها باعث از دست رفتن کیفیت مواد غذایی می‌شود، بلکه محصولات اکسید شده‌ای مانند رادیکال‌های آزاد تولید می‌کند. رادیکال‌های آزاد تولید شده در مواد غذایی باعث اکسیداسیون خود به خودی و تولید ترکیب‌های شیمیایی نامطلوب و در نتیجه باعث تندی و بدطعمی ماده غذایی می‌شوند. همچنین رادیکال‌های آزاد در سامانه‌های بیولوژیکی باعث بروز بسیاری از بیماری‌ها، خصوصاً سرطان می‌شوند [۱]. آنتی‌اکسیدان‌ها ترکیب‌هایی هستند که به طور مؤثری از اکسیداسیون چربی‌ها جلوگیری می‌کنند [۲]. آنتی‌اکسیدان‌ها به دو دسته‌ی عمده سنتزی و طبیعی تقسیم می‌شوند [۳]. امروزه در صنعت از آنتی‌اکسیدان‌های سنتزی مانند (Butylated Butylated BHT (hydroxytoluene (Tert-butylhydroquinone) و BHA (Hydroxyanisole TBHQ برای به تأخیر انداختن اکسیداسیون چربی‌ها استفاده می‌شود، اما به دلیل اثرات بد تغذیه‌ای و احتمال سرطان‌زاوی این ترکیب‌ها و نیز تمایل مصرف‌کنندگان به استفاده از ترکیب‌های طبیعی، کاربرد آنتی‌اکسیدان‌های طبیعی مورد توجه محققین قرار گرفته است [۴]. یکی از بهترین منابع آنتی‌اکسیدان‌های طبیعی، ترکیب‌های فنلی موجود در نمونه‌های گیاهی است [۵، ۶]. انسانس‌های استخراج شده از گیاهان در صنایع مختلف از جمله صنایع غذایی، دارویی و آرایشی - بهداشتی استفاده می‌شود. امروزه فعالیت بیولوژیکی انسانس‌ها بیش از گذشته مورد توجه است، به همین دلیل خاصیت آنتی‌اکسیدانی آنها توسط محققان زیادی مورد بررسی قرار گرفته است [۷، ۸].



Eight Pick Index صورت گرفت [۱۴].

د) اندازه‌گیری ترکیب‌های فنلی: اندازه‌گیری ترکیب‌های فنلی به وسیله روش‌هایی که از Folin-Ciocalteu به عنوان معرف و اسید گالیک به عنوان استاندارد استفاده می‌نمایند صورت گرفت. ۰،۰ میلی‌لیتر محلول عصاره با ۶ میلی‌لیتر آب مقطر و ۱ میلی‌لیتر معرف Folin-Ciocalteu با هم مخلوط و کاملاً تکان داده شد. پس از ۳ دقیقه ۳ میلی‌لیتر محلول ۲ درصد کربنات سدیم اضافه شد و مخلوط حاصل در طی ۲ ساعت به طور متناوب تکان داده شد. جذب نمونه‌ها نیز در اسپکتروفوتومتر طول موج ۷۶۰ نانومتر اندازه‌گیری شد. همین روش برای کلیه محلول‌های استاندارد اسید گالیک و تهیه منحنی استاندارد به کار برده شد [۱۳].

۵) فعالیت آنتی‌اکسیدانی: بررسی فعالیت‌های آنتی‌اکسیدانی با دو روش زیر صورت گرفت

۵ - ۱) روش DPPH: اتم‌های هیدروژن و الکترون عصاره‌ها و بعضی از ترکیبات خالص از طریق بی‌رنگ شدن عصاره‌های متابولی ارغوانی رنگ DPPH اندازه‌گیری می‌شود. در این روش اسپکتروفوتومتری از رادیکال‌های آزاد دی‌فنیل پیکریل هیدرازیل (DPPH) به عنوان معرف استفاده می‌شود. ۵۰ میکرولیتر از غلظت‌های مختلف انسانس مورد استفاده به ۵ میلی‌لیتر محلول متابولی ۰/۰۰۴ درصد DPPH اضافه می‌شود. بعد از ۳۰ دقیقه جذب نمونه‌ها در طول موج ۵۱۷ نانومتر خوانده می‌شود. بازدارندگی رادیکال‌های آزاد از طریق رابطه زیر محاسبه شد.

$$I\% = \frac{(A_{blank} - A_{sample})}{A_{blank}} \times 100$$

در این اینجا A_{blank} جذب واکنش کنترل (دارای تمام معرف‌ها به جزء غلظت مشخص از انسانس موردنظر). مقادیر IC_{50} بیانگر غلظتی از انسانس است که باعث ۵۰ درصد بازدارندگی فرآیندهای اکسیداتیو می‌شود [۱۳].

۵ - ۲) روش β -کاروتون - لیتوئیک اسید: در این روش فعالیت آنتی‌اکسیدانی انسانس‌ها به وسیله آزمایش بی‌رنگ شدن β -کاروتون صورت می‌گیرد. جهت تهیه محلول استوک بتا

۱۵ کیلومتری شمال شهرستان بروجرد واقع در استان لرستان جمع‌آوری شد و در مرکز تحقیقات کشاورزی و منابع طبیعی استان لرستان با کد ۶۴۴۵ مورد شناسایی قرار گرفت. بخش‌های هوایی گیاه را پس از خشک کردن در سایه جهت انسانس‌گیری با روش تقطیر با آب و توسط دستگاه کلونجر به مدت ۲ ساعت مورد استفاده قرار گرفت.

ب) تهیه عصاره متابولی: ۱۰۰ گرم بخش هوایی گیاه در یک لیتر متابول خیسانده شد و به وسیله سوکسله در دمای زیر نقطه جوش و در حدود دمای ۹۰ درجه سانتی‌گراد به مدت ۷۲ ساعت مورد عصاره‌گیری قرار گرفت. عصاره حاصل به وسیله کاغذ صافی واتمن شماره ۱ صاف شد و سپس توسط دستگاه Rotary Evaporator در دمای ۴۰ درجه سانتی‌گراد تغییل شد [۱۳].

ج) تفکیک و شناسایی مواد تشکیل‌دهنده انسانس: آنالیز GC با دستگاه کروماتوگراف گازی مدل Shimadzu 15A صورت گرفت. N_2 به عنوان گاز حامل با سرعت (یک میلی‌لیتر در دقیقه) و ستون ۵ $0/2 \text{ mm} \times 50 \text{ m} \times 0/2 \mu\text{m}$ استفاده شد. دمای ستون در ۶۰ درجه سانتی‌گراد برای مدت ۳ دقیقه نگهداری و سپس با سرعت ۵ درجه سانتی‌گراد در دقیقه تا ۲۲۰ درجه سانتی‌گراد افزایش یافت و برای ۵ دقیقه در ۲۲۰ درجه سانتی‌گراد ثابت شد. درصدهای نسبی با استفاده از نرم‌افزار کروماتوپیک C-R4A بدون استفاده از فاکتور تصحیح از سطح زیر منحنی برآورد شد.

آنالیزهای GC/MS با استفاده از دستگاه Hewlett-pakard 5973 مجهر به ستون $0/25 \text{ mm} \times 30 \text{ m} \times 0/25 \mu\text{m}$ ضخامت $0/25 \mu\text{m}$ صورت گرفت. دمای ستون برای ۳ دقیقه در ۶۰ درجه سانتی‌گراد نگهداری و تا ۲۲۰ درجه سانتی‌گراد با سرعت ۵ درجه سانتی‌گراد در دقیقه افزایش یافت و برای ۵ دقیقه در ۲۲۰ درجه سانتی‌گراد نگهداری شد. سرعت جریان گاز هلیم به عنوان گاز حامل با سرعت (یک میلی‌لیتر در دقیقه) در ۷۰ eV مورد استفاده قرار گرفت.

شناسایی مواد تشکیل‌دهنده انسانس با محاسبه اندايس بازداری ترکیب‌ها و مقایسه طیف جرمی آنها با منابع



اسانس را شامل می‌شوند. مهم‌ترین بخش این اسانس را ترکیب‌های مونوتربنی تشکیل می‌دهند (۷۲/۴۷ درصد) که مونوتربن‌های اکسیژنه ۱۴/۵۹ از کل مونوتربن‌ها را شامل می‌شوند. سزکوئی‌ترپن‌ها ۱۷/۸۲ درصد از حجم اسانس را تشکیل می‌دهند که اشکال اکسیژنه آن ۵/۶۸ درصد می‌باشد و بالاخره هیدروکربن‌های آلیفاتیک ۰/۶۷ درصد از حجم این اسانس را شامل می‌شوند. شاخص‌ترین ترکیب‌های تشکیل دهنده این اسانس بورنیول (۱۷/۱۶ درصد)، بورنیل استات (۱۸/۵۸ درصد)، کامفور (۱۳/۷۵ درصد)، بتا-کاریوفیلن (۵/۸۷) و کامفن (۵/۶۲ درصد) می‌باشند.

بررسی‌های ما نشان داد که میزان ترکیب‌های فنلی در عصاره مтанولی گیاه معادل $\mu\text{g}/\text{mg}$ ۲۷ یا ۲۷ درصد وزنی-وزنی می‌باشد. توانایی حذف رادیکال‌های DPPH و بی‌زنگ شدن بتاکاروتون توسط اسانس، عصاره مтанولی و BHT در جدول شماره ۲ آورده شده است. بر اساس نتایج موجود در

کاروتون - لینولیک اسید ۰/۵ میلی‌گرم بتا کاروتون در ۱ میلی‌لیتر کلروفرم حل کرده، ۲۵ میکرولیتر لینولیک اسید و ۲۰۰ میلی‌گرم توین ۴۰ اضافه شد. با استفاده از دستگاه تبخیر در خلا کلروفرم به طور کامل تبخیر شد. سپس ۱۰۰ میلی‌لیتر آب مقطر اشباع از اکسیژن اضافه و ظرف حامل به شدت تکان داده شد. ۲۵۰۰ میکرولیتر از محلول واکنشی به لوله‌های آزمایش اضافه و ۳۵۰ میکرولیتر از اسانس و عصاره مтанولی به دست آمده به لوله‌ها اضافه و پس از ۴۸ ساعت جذب لوله‌ها در طول موج ۴۹۰ نانومتر اندازه‌گیری شد. همین روش برای BHT به عنوان کنترل مثبت و شاهد که فقد آنتی‌اکسیدانی اسانس با شاهد و کنترل مثبت مقایسه و به صورت درصد بیان شد [۱۳].

نتایج

نتایج مربوط به شناسایی مواد تشکیل دهنده اسانس گیاه *S. multicaulis* در جدول شماره ۱ آمده است. در اسانس مذکور ۴۲ ترکیب شناسایی شد که ۹۰/۹۶ درصد از حجم کل

جدول شماره ۱ - مواد تشکیل دهنده اسانس گیاه *Salvia multicaulis Vahl.*

| ردیف | ردیف | نام ترکیب | نام ترکیب | RI | % | ردیف | ردیف | نام ترکیب | نام ترکیب | RI | % |
|------|------|---------------------|------------------------|------|-------|------|------|------------------------|---------------------|------|------|
| ۱ | ۲ | tricyclene | α -pinene | ۹۷۷ | ۰/۱۰ | ۲۲ | ۲۳ | cis - jasmone | longifolene | ۱۴۹۲ | ۰/۱۰ |
| ۳ | ۴ | camphene | β -pinene | ۹۵۴ | ۴/۸۰ | ۲۴ | ۲۵ | β -caryophyllene | calarene | ۱۳۹۹ | ۰/۱۸ |
| ۵ | ۶ | myrcene | α -phellandrene | ۹۷۴ | ۵/۶۲ | ۲۶ | ۲۷ | aromadendrene | α -humulene | ۱۴۱۹ | ۰/۸۷ |
| ۷ | ۸ | α -terpinene | 1,8-cineol | ۹۹۱ | ۰/۶۱ | ۲۸ | ۲۹ | allo-aromadendrene | α -amorphene | ۱۴۲۸ | ۰/۱۹ |
| ۹ | ۱۰ | γ -terpinene | linalool | ۱۰۰۳ | ۰/۳۸ | ۳۰ | ۳۱ | germacrene-D | β -seliene | ۱۴۴۱ | ۰/۸۰ |
| ۱۱ | ۱۲ | fenchol | camphor | ۱۰۱۷ | ۰/۱۰ | ۳۲ | ۳۳ | ledene | γ -cadinene | ۱۴۵۲ | ۰/۷۹ |
| ۱۳ | ۱۴ | bornanol | terpinene-4-ol | ۱۰۳۱ | ۲/۱۰ | ۳۴ | ۳۵ | δ -cadinene | allo-aromadendrene | ۱۴۵۸ | ۰/۱۰ |
| ۱۵ | ۱۶ | terpineol | terpinene-4-ol | ۱۰۶۰ | ۰/۲۵ | ۳۶ | ۳۷ | spathulenol | α -amorphene | ۱۴۶۰ | ۰/۲۴ |
| ۱۷ | ۱۸ | myrtenol | bornyl acetate | ۱۰۷۷ | ۰/۴۲ | ۳۸ | ۳۹ | caryophyllene oxide | germacrene-D | ۱۴۸۰ | ۰/۱۰ |
| ۱۹ | ۲۰ | geraniol | neryl acetate | ۱۱۱۳ | ۰/۱۰ | ۴۰ | ۴۱ | viridiflorol | β -seliene | ۱۴۸۵ | ۰/۱۱ |
| ۲۱ | | bornyl acetate | α - copaene | ۱۱۴۶ | ۱۳/۷۵ | ۴۲ | | β -eudesmol | ledene | ۱۴۹۳ | ۰/۳۴ |
| | | neryl acetate | geranyl acetate | ۱۱۶۹ | ۱۷/۱۶ | | | caryophyllenol | γ -cadinene | ۱۵۱۳ | ۰/۴۴ |
| | | | | ۱۱۷۷ | ۰/۹۲ | | | valerenone | δ -cadinene | ۱۵۲۶ | ۰/۶۴ |
| | | | | ۱۱۸۹ | ۰/۵۴ | | | pentacosane | spathulenol | ۱۵۷۷ | ۰/۸۳ |
| | | | | ۱۱۹۶ | ۰/۰۴ | | | heptacosane | caryophyllene oxide | ۱۵۸۱ | ۰/۸۶ |
| | | | | ۱۲۰۵ | ۴/۸۳ | | | | viridiflorol | ۱۵۸۹ | ۰/۱۴ |
| | | | | ۱۲۸۹ | ۰/۴۴ | | | | β -eudesmol | ۱۶۰۱ | ۰/۵۷ |
| | | | | ۱۲۸۹ | ۱۸/۵۸ | | | | caryophyllenol | ۱۶۷۸ | ۰/۵۵ |
| | | | | ۱۳۶۰ | ۰/۱۵ | | | | valerenone | ۱۷۷۵ | ۰/۴۴ |
| | | | | ۱۳۷۷ | ۱/۱۹ | | | | pentacosane | ۱۷۷۵ | ۰/۱۰ |
| | | | | ۱۳۷۹ | ۰/۱۴ | | | | heptacosane | ۲۰۰۰ | ۰/۴۷ |



جدول شماره ۲- نتایج بررسی فعالیت آنتی اکسیدانی اسانس و عصاره متانولی گیاه *Salvia multicaulis*

| اسانس، عصاره و نمونه کنترل | روش مورد استفاده | |
|----------------------------|--|--|
| | DPPH ($\mu\text{g/ml}$) ^a | β -Carotene/linoleic acid (% inhibition rate) ^b |
| اسانس | ۷۰/۱ ± ۰/۹۱ | ۷۴/۲ ± ۱/۰ |
| عصاره متانولی | ۳۲/۳ ± ۶۰ | ۹۲/۲ ± ۱/۷ |
| BHT | ۱۹/۲۰ ± ۰/۰۵ | ۹۵/۶ ± ۱/۰۸ |

^a مقادیر EC50 بر حسب $\mu\text{g/ml}$
^b درصد بازدارندگی لینولیک اسید

اسانس مذکور محسوب می‌شوند. اما در مطالعه حاضر علاوه بر مواد ذکر شده در فوق ترکیب‌های مثل بورنیول، کامفور و کامفن درصدهای بالایی را دارا هستند.

تحقیقات روستائیان و همکاران آلفا پین، ۱ و ۸- سینثول، لیمونن و کامفور از ترکیب‌های شاخص اسانس‌های حاصل از برگ‌ها و گل‌های گیاه *S. multicaulis* می‌باشد [۱۶]. این در حالی است که در مطالعه ما لیمونن شناسایی نشد و درصد ۱ و ۸- سینثول در حدی نیست که به عنوان ترکیب شاخص در نظر گرفته شود.

مواد تشکیل‌دهنده اسانس *S. multicaulis* جمع‌آوری شده از ترکیه نیز مورد شناسایی قرار گرفته است. ترکیب‌های اصلی این اسانس شامل آلفا پین (۲۱/۹ درصد)، اکالیپتون (۲۰/۱ درصد)، کامفور (۱۱ درصد)، بورنیول (۷/۳ درصد)، کامفن (۷/۸ درصد)، بتا پین (۴/۷ درصد)، بتا - کاریوفیلن (۴/۲ درصد) و بورنیل استات (۳/۳ درصد) می‌باشد [۱۷]. مواد اصلی تشکیل‌دهنده اسانس گیاه جمع‌آوری شده از لبنان شامل آلفا- پین (۶/۶ درصد)، آلفا- کوپان (۸ درصد)، میرتون (۵/۷ درصد) و ترانس - سایینیل استات (۵/۳ درصد) می‌باشد [۹]. این بررسی‌ها نشان می‌دهند که اصلی‌ترین مواد تشکیل‌دهنده اسانس *S. multicaulis* جمع‌آوری شده از مناطق مختلف ترکیب‌ها مونوتربنی بوده و تفاوت‌های مشاهده شده عمدتاً شامل تغییر درصد این دسته از مواد در مناطق مختلف می‌باشد. تفاوت‌های مشاهده در مواد تشکیل‌دهنده اسانس گیاه *S. multicaulis* جمع‌آوری شده از مناطق مختلف ممکن است به دلیل تفاوت در روش اسانس‌گیری، زمان

این جدول در روش DPPH غلظتی از عصاره متانولی و اسانس که باعث ۵۰ درصد بازدارندگی فعالیت‌های اکسیداتیو می‌شود (IC₅₀) به ترتیب ۳۲/۳ و ۶۷/۱ میکروگرم بر میلی‌لیتر می‌باشد، در حالی که IC₅₀ برای BHT ۱۹/۲ میکروگرم بر میلی‌لیتر می‌باشد. این نتایج نشان می‌دهند که اسانس و عصاره متانولی گیاه *S. multicaulis* دارای فعالیت آنتی اکسیدانی قبل توجهی بوده و قادر است میزان رادیکال‌های آزاد DPPH را کاهش دهد. این بررسی همچنین نشان داد که کارایی عصاره متانولی در جمع‌آوری رادیکال‌های DPPH بیشتر از اسانس بوده اما فعالیت آنتی اکسیدانی آن از فعالیت آنتی اکسیدان استری BHT کمتر است. در روش β -carotene-linoleic acid میزان بازدارندگی عصاره متانولی و اسانس به ترتیب ۹۲/۲ و ۹۰/۱ درصد می‌باشد در حالی که این مقدار در مورد BHT برابر با ۹۵/۶ درصد می‌باشد. بالا بودن اثرات آنتی اکسیدانی عصاره‌های متانولی نشان می‌دهد که احتمالاً پلی‌فلن‌ها یا فلاونون‌ها و فلاونوئیدهایی که معمولاً در عصاره‌های متانولی وجود دارند عامل فعالیت آنتی اکسیدانی آن باشند.

بحث

مطالعات احمدی و میرزا نشان داده است که بورنیل استات، بتا کاریوفیلن، و آلفا پین اجزای اصلی اسانس *S. multicaulis* جمع‌آوری شده از استان تهران در مرحله گلدهی را تشکیل می‌دهند [۱۵]. ترکیب‌های ذکر شده در مطالعه فوق در بررسی حاضر نیز به عنوان ترکیب‌های شاخص



را افزایش داده اما موجب کاهش ترشحات شیر می‌شود. مصرف کامفور به عنوان کاهش دهنده میل جنسی مطرح شده است و به عنوان محرك مراکز عصبی، حرکتی و تنفسی نیز به کار می‌رود [۲۰، ۲۱].

بررسی‌های تیپ (Tepe) و همکاران نشان داده است که عصاره مثانولی و به ویژه اسانس گیاه *S. multicaulis* دارای اثرات آنتی‌اکسیدانی قابل توجهی بوده به طوری که اثر آنتی‌اکسیدانی اسانس این گیاه از آنتی‌اکسیدان‌های سنتزی مثل Ascorbic acid، BHT و Curcumin بیشتر است [۱۷]. این در حالی است که در بررسی حاضر فعالیت آنتی‌اکسیداتیو عصاره مثانولی گیاه بیش از اسانس آن می‌باشد که این امر می‌تواند به دلیل تفاوت در ترکیب اسانس و عصاره مثانولی در این دو تحقیق باشد.

بررسی فعالیت‌های آنتی‌اکسیدانی اسانس و عصاره‌های مختلف بسیاری از گونه‌های سالویا قبل صورت گرفته است. نتایج این بررسی‌های حاکی از آن است که در اغلب موارد گونه‌های سالویا دارای اثرات آنتی‌اکسیدانی قابل توجهی می‌باشند [۲۲، ۲۳].

جمع‌آوری گیاه و یا تفاوت‌های اکولوژیک محل رویش گیاه باشد.

ترکیب‌های شناسایی شده در این پژوهش دارای استفاده‌های گوناگونی هستند. بورنیل استات در صابون‌های عطری، مواد شوینده حمام، ترکیب‌ها معطر تنفسی و اسپری‌های خوشبوکننده کاربرد دارد [۱۸]. بورنیل دارای طعمی تلخ و تند بوده و در درمان بیماری‌های ریوی به کار برده شده و دارای اثرات ضدمیکروبی است. همچنین در مواردی مثل تورم گلو، زخم‌های دهان، نفخ شکم، تسکین دردهای گوارشی و عفونت‌های گوش مورد استفاده قرار می‌گیرد [۱۹]. کامفور نیز استفاده‌های صنعتی و دارویی متعددی دارد. این ترکیب در صنایع لاستیک‌سازی، کاغذسازی، ساخت لوازم آرایشی، صابون‌سازی، تولید چسب، ستر رزین‌ها، حلال‌ها، رنگ‌ها، لاک‌ها و تهیه عطرها به کار می‌رود. کامفور ضدعفونی کننده است، بنابراین حشرات و حیوانات در مقابل بخار سمی آن حساسیت دارند. کامفور موجب گشادی عروق سطحی و ایجاد قرمزی پوست می‌گردد. بیشترین اثر این ماده بر سلسله اعصاب و قلب است به طوریکه در مواردی مثل نارسایی میوکارد باعث تنظیم ضربان قلب و افزایش دامنه نوسان آن می‌شود. کامفور ترشحات غدد عرقی و فوق کلیوی

منابع

- Espin JC, Soler- Rivas C, Wichers HJ. Characterisation of the total free radical scavenger capacity of vegetabale oils and oil fractions using 2, 2-diphenyl- 1- picrylhydrazyl radical. *J. Agri. Food Chem.* 2000; 48: 648 - 56.
- Abdalla AE, Roozen JP. Effect of plant extracts on the oxidative stability of sunflower oil and emulsion. *Food Chem.* 1999; 64: 323 - 9.
- Velioglu YS, Mazza G, Gao L, Oomah BD. Antioxidant activity and total phenolics in selected fruits, vegetables and grain products. *J. Agri. Food Chem.* 1998; 46: 4113 - 4.
- Frankel EN. Recent advances in lipid oxidation. A review. *J. Sci. Food Agri.* 1991, 54: 495 - 511.
- Dormana HJD, Peltoketo A, Hiltunen R, Tikkanen MJ. Characterisation of the antioxidant properties of de-odourised aqueous extacts from selected lamiaceae herbs. *Food Chem.* 2003; 83: 255 - 62.
- Lee SJ, Umano K, Shibamoto T, Lee KG. Identification of volatile components in basil (*Ocimum basilicum* L.) and thyme leaves (*Thymus vulgaris* L.) and their antioxidant properties. *Food Chem.* 2005; 91: 131 - 7.

7. Nedyalka V, Yanishlieva NV, Marinova EM, Gordon MH, Raneva VG. Antioxidant activity and mechanism of action of thymol and carvacrol in two lipid systems. *Food Chem.* 1999; 64: 59 - 66.
8. Cheman Y, Jaswir I. Effect of rosemary and sage extracts on frying performance of refined, bleached and deodorized (RBD) palm olein during deep-fat frying. *Food Chem.* 2000; 69: 301 - 7.
9. Senatore F, Arnold NA, Piozzi F. Chemical composition of the essential oil of *Salvia multicaulis* Vahl. Var. *simplicifolia* Boiss. growing wild in Lebanon. *J. Chromatogr. A* 2004; 1052: 237 - 40.
10. Mozaffarian V. A Dictionary of Iranian Plant Names, Farhang Moaser Publisher; 1996, p: 275.
11. <http://vanherbarym.yyu.edu.tr>.
12. Ulubelen A, Topcu G. Salvimultine, a new noricetexane diterpene from the roots of *Salvia multicaulis*. *J. Nat. Pro.* 2000; 63: 879 - 80.
13. Şahin F, Gulluce M, Daferera D, Sokmen A, Sokmen M, Polissiou M, Agar G, Ozer H. Biological activities of the essential oils and methanol extract of *Origanum vulgare* ssp. *vulgare* in the Eastern Anatolia region of Turkey. *Food Control* 2004; 15 (7): 549 - 57.
14. Adams RP. Identification of essential oil components by Gas chromatography/mass spectroscopy. Illinois: Allured Publishing Corporation. 2001, p: 69 - 351.
15. Ahmadi L, Mirza M, Essential oil of *Salvia multicaulis* Vahl. From Iran. *J. Essent. Oil Res.* 1999; 11: 289 - 90.
16. Rustaiyan A, Masoudi Sh, Monfared A Komeilizadeh H. Volatile constituents of three *Salvia* species grown wild in Iran. *Flav. Fragr. J.* 1999; 14 (5): 276 - 8.
17. Tepe B, Donmeza E, Unlub M, Candanc F, Dafererad D, Vardar-Unlub G, Polissioud M, Sokmen A. Antimicrobial and antioxidative activities of essential oils and methanol extracts of *Salvia cryptantha* (Montbret et Aucher ex Benth.) and *Salvia multicaulis* (Vahl). *Food Chem.* 2004; 84: 519 - 25.
18. Moraghebi F, Aliahmadi Krori S, Mirza M. Comparison of the essential oils of pestica trees in Kermanshah, Lorestan and Ilam provinces. *Iran. J. Med. Arom. Plants* 2001; 7: 143 - 60.
19. www.itmonline.org.
20. Rasooli E, Rezaee MB, Jaymand K, Mousavi ML. Antimicrobial activity of essential oil of *Mentha spicata* L. *Pajouhesh va Sazandegi* 2003; 15 (2): 29 - 33.
21. Babakhanloo P, Mirza M, Sefidkon F, Ahmadi L, Barazandeh MM, Asgari F. Chemical composition of essential oil of *Perovskia abrotanoides* Karel. *Iran. J. Med. Arom. Plants* 1998; 2: 26 - 37.
22. Kelen M, Tepe B. Chemical composition, antioxidant and antimicrobial properties the essential oils of three *Salvia* species from Turkish flora. *Biores. Technol.* 2008; 99: 4096 – 104
23. Tepe B, Sokmen M, Akpulat HA, Sokmen A. Screening of the antioxidant potentials of six *Salvia* species from Turkey. *Food Chem.* 2006; 95: 200 – 4.

