

سنجهش محتوای فنل و فلاونوئید تام و بررسی خاصیت آنتیاکسیدانی عصاره ساقه و برگ ۶ گونه میخک وحشی (*Dianthus L.*) ایران

عذرا صبورا^{۱*}، خدیجه دادمهر^۲ و مسعود رنجبر^۳

*- نویسنده مسئول، استادیار، گروه زیست‌شناسی، دانشکده علوم پایه، دانشگاه الزهرا (س)، تهران

پست الکترونیک: azrasaboorah1034@gmail.com

- دانشجوی کارشناسی ارشد، گروه زیست‌شناسی، دانشکده علوم پایه، دانشگاه الزهرا (س)، تهران

- دانشیار، گروه زیست‌شناسی، دانشکده علوم پایه، دانشگاه بوعالی سینا، همدان

تاریخ پذیرش: آذر ۱۳۹۰

تاریخ اصلاح نهایی: آبان ۱۳۹۰

تاریخ دریافت: مرداد ۱۳۹۰

چکیده

در این مطالعه، عصاره متابولی ۸٪ بودر خشک شده برگ و ساقه ۶ گونه میخک (*Dianthus L.*) از ۹ جمعیت مختلف ایران تهیه شد. سپس محتوای فنل و فلاونوئیدی آنها بهترتبه با استفاده از روش‌های فولین-سیوکالتیو و کلربید آلومینیوم اندازه‌گیری شد. فعالیت آنتیاکسیدانی آنها با استفاده از دو روش تکمیلی در شرایط *in vitro* (آزمون ۲،۲-دیفنیل-۱-پیکریل هیدرازیل و آزمون مهار بی‌رنگ β -کاروتون) اندازه‌گیری شد و نتایج حاصل با خاصیت آنتیاکسیدان استاندارد BHT مقایسه گردید. نتایج نشان داد که تفاوت معنی‌داری بین میانگین‌های محتوای فنل و فلاونوئید و فعالیت آنتیاکسیدانی گونه‌های مختلف با هر دو روش وجود دارد ($p < 0.01$). همچنین مشخص شد که تفاوت شرایط منطقه مانند تغییرات اقلیمی، ارتفاع و تغییر خزانه ژنتیکی در سطح سرده، تأثیر معنی‌داری بر میزان ترکیب‌های فنلی و فلاونوئیدی و فعالیت آنتیاکسیدانی نمونه‌ها داشت، اما محتوای فلاونوئیدها در سطح درون گونه‌ای تغییر شاخصی نشان نداد.

واژه‌های کلیدی: فعالیت آنتیاکسیدانی، میخک، محتوای فنل و فلاونوئید، *Dianthus L.*

اکسیدهای نیتروژن یکی از علل ایجاد آسیب و مرگ برنامه‌ریزی شده، ایجاد بیماریهای قلبی-عروقی و سرطان‌ها می‌باشد (Zheng & Wang, 2001). آنتیاکسیدان‌ها به دو دسته شیمیایی و طبیعی تقسیم می‌شوند. آنتیاکسیدان‌های شیمیایی که بیشترین استفاده را در صنایع غذایی دارند شامل BHA یا هیدروکسی‌انیزول بوتیلیت و BHT یا هیدروکسی تولوئن بوتیلیت، TBHQ یا

مقدمه

آنتمیاکسیدان‌ها ترکیب‌هایی هستند که به‌طور مؤثر می‌توانند از اکسایش ماکرومولکول‌هایی نظیر لیپیدها، پروتئین‌ها و اسیدهای نوکلئیک جلوگیری نمایند. عمل فوق از طریق مهار مرحله شروع یا مرحله گسترش واکنش‌های زنجیره‌ای اکسایش یا تولید رادیکال‌های آزاد صورت می‌گیرد. تولید اشکال فعل اکسیژن و مشتقات

گرفته‌اند. همان‌طور که می‌دانیم ظرفیت تولید رادیکال‌های آزاد در گیاهان بومی و وحشی روییده در یک منطقه طبیعی به علت تماس آنها با عوامل تنفس‌زای متعدد نظیر قارچ‌ها، انواع میکروارگانیسم‌ها و حمله علف‌خواران و تنفس‌های محیطی شامل خشکی، شوری، وجود فلزات سنگین و آلاینده‌ها بیشتر از گیاهانی است که در شرایط کترل شده می‌رویند (Joo *et al.*, 2010; Pieroni *et al.*, 2002).

ازین رو تولید ترکیب‌های دفاعی همانند آنتی‌اکسیدان‌ها در این گیاهان بیشتر از گیاهان زراعی است.

در این پژوهش خواص آنتی‌اکسیدانی چند جمعیت میخک مورد بررسی قرار گرفته‌است. جنس *Dianthus L.* با نام فارسی میخک از خانواده Caryophyllaceae حدود ۳۰۰ گونه در مناطق مدیترانه و خاورمیانه گسترش یافته‌است (Durucasu *et al.*, 2009). در ایران نیز از این جنس ۴۳ گونه شناسایی شده‌است که در آذربایجان شرقی و غربی، شمال، در ارتفاعات البرز، کلال بختیاری، الوند، نواحی جنوبی و شرق ایران رویش دارند (قهرمان، ۱۳۸۳؛ مظفریان، ۱۳۷۵). بعضی از گونه‌های میخک در طب سنتی مورد استفاده قرار گرفته‌اند. بر طبق پژوهش‌های انجام شده این گیاه دارای اثر ضدمیکروبی، ضددرد، ضدالتهاب، مدر و برطرف‌کننده سموم کبدی می‌باشد. همچنین در معالجه بیماریهای پوستی و دستگاه ادراری و سرطان مری نقش دارد (Durucasu *et al.*, 2009). از ترکیب‌های شیمیایی شاخص جنس *Dianthus L.* می‌توان به ساپونین‌های تری‌ترپنوتئیدی، هیدروپیران‌ها و پیتیدهای حلقوی اشاره کرد (Durucasu *et al.*, 2009). براساس بررسی‌های انجام شده روی فراکشن‌های زیست فعال گونه‌های وحشی میخک اطلاعات بسیار کمی در دسترس است. تهیه و بررسی عصاره‌های اتانولی، اتیل‌استاتی،

- بوتیل‌هیدروکوئینون و PG یا پروپیل‌گالات هستند که به علت سلطان‌زایی و اثر منفی این ترکیب‌ها بر سلامت انسان کاربرد آنها محدود شده‌است (عیوقی و همکاران، ۱۳۸۸). بنابراین از دهه ۱۹۸۰ آنتی‌اکسیدان‌های طبیعی جایگزین انواع سنتزی شده‌اند (تجلى و همکاران، ۱۳۸۸). آنتی‌اکسیدان‌های طبیعی که عمدها در میوه‌ها و سبزیجات وجود دارند در میان مصرف‌کنندگان طرفداران زیادی دارند و به نظر می‌رسد که در پیشگیری از بیماریها حائز اهمیت می‌باشند. از طرف دیگر تعدادی از این ترکیب‌ها با خواص آنتی‌اکسیدانی به عنوان متابولیت‌های ثانوی توسط گیاهان وحشی ساخته می‌شوند که از آن جمله می‌توان به ترکیب‌هایی نظیر فنل‌ها، فلاونوئیدها، ترپنوتئیدها و استروئیدها اشاره نمود. بخشی از این مواد در مواجهه گیاهان با گونه‌های فعال اکسیژن و تماس با عوامل بیماری‌زا تولید می‌شوند و بخشی دیگر به‌طور طبیعی طی دوره تکمیل مراحل رشد و نمو گیاهان تولید می‌گردند و به راحتی توسط آنتی‌اکسیدان‌های طبیعی حذف می‌شوند (کامکار، ۱۳۸۸). روش‌های مختلفی برای بررسی خاصیت آنتی‌اکسیدانی گیاهان وجود دارد، از جمله آنها می‌توان به روش جاروب کردن رادیکال آزاد ۲،۲-دی‌فنیل-۱-پیکریل‌هیدرازیل (DPPH) و ۲،۲-آزینو-بیس (۳-اتیلبنزو-تیازولین-۶-سولفونیک‌اسید) (Thaipong *et al.*, 2006) (ABTS) و روش تعیین درصد β-کاروتون-لینولئیک اسید اشاره کرد (Zhang *et al.*, 2006).

امروزه استفاده از عصاره‌های گیاهی یا متابولیت‌های ثانویه استخراج شده از گیاهان به عنوان آنتی‌اکسیدان‌ها در صنایع پزشکی، دارویی و صنایع غذایی کاربرد وسیعی پیدا نموده‌است. علاوه بر منابع سنتی و معمول، گیاهانی که خواص آنها کمتر شناخته شده نیز مورد توجه قرار

به منظور عصاره‌گیری از روش تغییر یافته Chen و همکاران (۲۰۰۷) استفاده شد. ۱۰۰ میلی‌گرم پودر اندام هوایی هر یک از نمونه‌ها در ۱۰ میلی‌لیتر متانول ۸٪/۸۰ با استفاده از امواج فراصوت تولید شده توسط دستگاه Ultrasonic WUC-D10H (مدل Ultrasonic WUC-D10H ساخت کره) با قدرت ۴۰ kHz به مدت ۲۰ دقیقه در دمای ۴۰°C عصاره‌گیری شد. سپس مخلوط فوق با سرعت ۳۰۰۰ rpm سانتریفیوژ و روشنافر برای سنجش خاصیت آنتی‌اکسیدانی جدا گردید.

بررسی فعالیت آنتی‌اکسیدانی اندازه‌گیری به روش DPPH

در این روش از DPPH، ترکیب رادیکالی پایدار چربی‌دوست با جذب بیشینه ۵۱۷ نانومتر استفاده شد. توانایی دادن اتم هیدروژن یا الکترون توسط ترکیب‌های شیمیایی و عصاره‌های مختلف از روی میزان بی‌رنگ کردن محلول بنفش DPPH در متانول سنجیده می‌شود. برای سنجش میزان خاصیت آنتی‌اکسیدانی جمعیت‌های میخک مقدار ۵۰-۳۵۰ میکرولیتر از عصاره‌ها به ۳ میلی‌لیتر متانول مطلق اضافه گردید. سپس در شرایط تاریکی ۱ میلی‌لیتر محلول ۰/۰۰۴ درصدی DPPH در متانول به آن اضافه و بعد از ۳۰ دقیقه جذب آنها با استفاده از اسپکتروفوتومتر CECILL 9900 (ساخت انگلستان) خوانده شد و در نهایت با استفاده از فرمول زیر میزان به داماندازی رادیکال‌های آزاد DPPH اندازه‌گیری شد (Akowuah *et al.*, 2005):

$$I\% = [(A_{\text{blank}} - A_{\text{sample}})/A_{\text{blank}}] \times 100$$

در این فرمول A_{sample} و A_{blank} به ترتیب میزان جذب نوری کنترل منفی (فاقد عصاره) و عصاره را بیان می‌کند و ۱% درصد مهار رادیکال‌های آزاد DPPH را نشان می‌دهد.

-بوتanolی، از اندام هوایی *Dianthus superbus* L. در چین نشان داد که عصاره‌های اتانولی این گیاه از قدرت خوبی برای جاروب کردن رادیکال‌های سوپراکسید و هیدروکسیل، که به طور طبیعی در بدن تشکیل می‌شوند، برخوردار هستند (Yu *et al.*, 2007) و همکاران (۲۰۰۹) برای اولین بار با تهیه عصاره *n*-هگزانی که ۹۵-۹۸٪ ترکیب‌های موجود در آن را اسیدهای چرب تشکیل می‌داد، فعالیت آنتی‌اکسیدانی و ضدمیکروبی ۴ گونه میخک را اثبات نمودند. اما تا به حال بر روی خواص آنتی‌اکسیدانی میخک‌های ایران هیچ مطالعه‌ای انجام نشده است. بنابراین در پژوهش حاضر عصاره متانولی ۶ گونه میخک وحشی تهیه و خواص آنتی‌اکسیدانی آنها با استفاده از دو روش متداول (DPPH و مهار بی‌رنگ شدن بتاکاروتن) مورد مقایسه قرار گرفته است. همچنین برای شناسایی نوع ترکیب‌های احتمالی که در خاصیت آنتی‌اکسیدانی گیاه مؤثرند غلاظت فلن و فلاونوئید تام نیز اندازه‌گیری شد.

مواد و روشها

تهیه مواد گیاهی

جمعیت‌های میخک از استان‌های گیلان، فارس و تهران جمع‌آوری گردید. پس از شناسایی جمعیت‌ها، یک نمونه هرباریومی در دانشگاه بوعلی‌سینا همدان (HBASU) نگهداری شد. مشخصات این جمعیت‌ها و محل پراکنش آنها در جدول ۱ نشان داده شده است. گیاهان جمع‌آوری شده پس از جدا کردن بخش هوایی از اندام‌های زیرزمینی در شرایط دور از نور و رطوبت (در دمای اتاق) تا رسیدن به یک وزن ثابت، خشک و تازمان استفاده در تاریکی نگهداری شدند.

$$I\% = [(A_{sample(0)} - A_{sample}) / (A_{control(0)} - A_{control})] \times 100$$

$I\% = \text{درصد بازدارندگی از بی رنگ شدن } \beta\text{-کاروتون}$
 $A_{sample} = \text{به ترتیب جذب نمونه در زمان صفر و بعد از ۴۸ ساعت}$

$A_{control} = \text{به ترتیب جذب کنترل در زمان صفر و بعد از ۴۸ ساعت}$

تعیین میزان فل تام

میزان فل تام براساس روش رنگسنجی Folin-ciocaltue اندازه‌گیری شد (Marrinova *et al.*, 2005). سپس به ۰/۲ میلی‌لیتر از عصاره‌های گیاهی یا محلول‌های استاندارد (غله‌های $mg\ ml^{-1}$ ۱۰۰-۰۰) گالیک‌اسید (GAE) در آب مقطر (حدود ۱/۸ میلی‌لیتر آب مقطر و ۰/۲ میلی‌لیتر معرف فولین-سیوکالتیو رقیق (۷/۱۵:۱) اضافه شد. بعد از ۵ دقیقه، با افزودن ۳ میلی‌لیتر از محلول ۷٪ سدیم‌کربنات حجم مخلوط واکنش با آب مقطر به ۵ میلی‌لیتر رسانده و بعد از ۹۰ دقیقه نگهداری در دمای آزمایشگاه جذب آنها در طول موج ۷۵۰ نانومتر تعیین و مقدار فل تام از روی منحنی استاندارد بر حسب $g^{-1}\ DW mg\ GAE$ محاسبه شد.

تعیین میزان فلاونوئید تام

میزان فلاونوئید تام به روش رنگسنجی آلومینیوم کلراید با استفاده از کوئرستین به عنوان استاندارد اندازه‌گیری شد (Beketov *et al.*, 2005). ابتدا محلول‌های استاندارد با غله‌های $mg\ l^{-1}$ ۱۰۰-۰۰ از کوئرستین در متانول مطلق تهیه گردید، سپس به ۰/۲ میلی‌لیتر عصاره گیاهی یا محلول استاندارد ۰/۲ میلی‌لیتر آلومینیوم کلراید و

مقدار IC_{50} با استفاده از نمودار خطی رسم شده، درصد بازدارندگی بر حسب mg پودر خشک گیاه در میلی‌لیتر عصاره تعیین گردید.

اندازه‌گیری به روش سیستم β -کاروتون- لینولئیک اسید آزمون بی رنگ شدن β -کاروتون روش دیگری است که با استفاده از آن می‌توان به فعالیت آنتی‌اکسیدانی عصاره‌ها پی برد. به این صورت که مواد ناشی از اکسایش لینولئیک اسید با β -کاروتون برهم‌کنش نموده و سبب کاهش رنگ مخلوط واکنش می‌شوند، در نتیجه میزان جذب در طول موج ۴۹۰ نانومتر کاهش می‌یابد. حضور ترکیب‌هایی با خاصیت آنتی‌اکسیدانی در عصاره‌ها باعث جلوگیری از این کاهش جذب نسبت به شاهد می‌گردد. در این روش ۱ میلی‌لیتر از محلول $0/0125\ \text{گرم } \beta\text{-کاروتون در } 25\ \text{میلی‌لیتر کلروفرم به فلاسک} \text{ ته} \text{ گردی} \text{ که} \text{ حاوی} \text{ ۲۵} \text{ میکرو‌لیتر لینولئیک اسید} \text{ و} \text{ ۴۰۰} \text{ میلی‌گرم} \text{ توئین} \text{ -} \text{ ۴۰} \text{ بود} \text{ افزوده} \text{ شد.} \text{ پس} \text{ از} \text{ تبخیر} \text{ کلروفرم} \text{ توسط} \text{ دستگاه} \text{ تبخیر} \text{ در} \text{ خلا} \text{ در} \text{ دمای} \text{ ۴۰} \text{ درجه} \text{ سانتی} \text{ گراد,} \text{ ۱۰۰} \text{ میلی‌لیتر آب} \text{ مقطر} \text{ اشباع} \text{ از} \text{ اکسیژن} \text{ برای} \text{ تشکیل} \text{ امولسیون} \text{ به} \text{ فلاسک} \text{ افزوده} \text{ و} \text{ به} \text{ شدت} \text{ هم} \text{ زده} \text{ شد.} \text{ مقدار} \text{ ۲/۵} \text{ میلی‌لیتر} \text{ از} \text{ امولسیون} \text{ تهیه} \text{ شده} \text{ به} \text{ لوله} \text{ های} \text{ آزمایش} \text{ که} \text{ حاوی} \text{ ۳۵۰} \text{ میکرو‌لیتر} \text{ عصاره} \text{ از} \text{ نمونه} \text{ های} \text{ مختلف} \text{ و} \text{ استاندارد} \text{ BHT} \text{ بودند} \text{ اضافه} \text{ و} \text{ جذب} \text{ آنها} \text{ در} \text{ زمان} \text{ صفر} \text{ و} \text{ پس} \text{ از} \text{ ۴۸} \text{ ساعت} \text{ نگهداری} \text{ (در} \text{ دمای} \text{ اتاق} \text{ بر} \text{ روی} \text{ شیکر)} \text{ در} \text{ طول} \text{ موج} \text{ ۴۹۰} \text{ نانومتر} \text{ تعیین} \text{ گردید.} \text{ سپس} \text{ فعالیت} \text{ آنتی} \text{ اکسیدانی} \text{ نمونه} \text{ ها} \text{ با} \text{ استفاده} \text{ از} \text{ فرمول} \text{ زیر} \text{ محاسبه} \text{ شد} \text{ :} \text{ (Kartal} \text{ et al., 2007)}$

آنٹیاکسیدانی آنها در حذف رادیکال‌های آزاد کمتر می‌باشد.

میزان فعالیت آنتیاکسیدانی در جمعیت‌های مورد بررسی میخک بین $۰/۱ \pm ۰/۰۲$ تا $۳/۶ \pm ۱۰/۴$ میلی‌گرم پودر خشک در هر میلی‌لیتر عصاره (mg DW ml^{-1}) تغییر کرد. نتایج نشان داد که بیشترین اثرهای آنتیاکسیدانی مربوط به جمعیت *D. orientalis* در جیرنده بعد از زمان گلدهی با کمترین مقدار IC_{50} برابر $۳/۶۲ \text{ mg DW ml}^{-1}$ بود که حدود ۶ برابر فعالیت BHT به عنوان کنترل مثبت برآورده شد ($۰/۰۱ \text{ mg DW ml}^{-1} \pm ۰/۰۶$). سپس جمعیت به ترتیب با مقادیر IC_{50} برابر $۴/۱۶$ و $۴/۳۲$ میلی‌گرم پودر خشک در هر میلی‌لیتر مؤثرترین نمونه‌ها بودند (شکل ۱). کمترین فعالیت آنتیاکسیدانی عصاره‌های مورد بررسی مربوط به جمعیت فیروزآباد *D. subaphyllus* با مقدار $۱۰/۳۶ \text{ mg DW ml}^{-1}$ بود که نشان می‌دهد فعالیت آنتیاکسیدانی این جمعیت حدود $۱/۳$ فعالیت آنتیاکسیدانی جمعیت جیرنده در زمان بعد از گلدهی است. همان‌طور که در شکل ۱ دیده می‌شود مقدار IC_{50} عصاره‌های گونه *D. Crinitus* از دو محل مختلف تفاوت معنی‌داری را نشان داد؛ به طوری که میزان IC_{50} جمعیت کارزین تقریباً نصف IC_{50} جمعیت فیروزآباد بود (به ترتیب با $۹/۵۲$ و $۴/۳۲ \text{ mg DW ml}^{-1}$) و میزان خاصیت آنتیاکسیدانی دو جمعیت *D. subaphyllus* نیز تفاوت معنی‌داری داشتند؛ IC_{50} جمعیت فیروزآباد حدود $۳/۵$ میلی‌گرم بیشتر از IC_{50} جمعیت استهبان بود، درنتیجه فعالیت آنتیاکسیدانی کمتری را نشان داد. در بررسی خاصیت آنتیاکسیدانی با آزمون مهار بی‌رنگ شدن β -کاروتون، میزان فعالیت آنتیاکسیدانی

۰/۱ میلی‌لیتر استیک‌اسید ۳۳% آبی افزوده و به خوبی همراه شد. در نهایت مخلوط واکنش را با آتانول ۹۰% به حجم ۵ میلی‌لیتر رسانده و لوله‌ها در دمای اتاق به مدت ۲۰ دقیقه نگهداری شدند. میزان جذب نوری آنها در طول موج ۴۱۴ نانومتر خوانده و فلاونوئید تام با استفاده از منحنی استاندارد بر حسب mg DW g^{-1} بدست آمد.

آنالیزهای آماری

تمام آزمایش‌ها در سه تکرار انجام شد. داده‌های حاصل از سنجش‌های انجام شده در ۹ جمعیت (۶ گونه) مورد بررسی براساس روش آنالیز واریانس یک طرفه SPSS version 16 (ANOVA) با استفاده از نرمافزار $p < 0/05$ مورد تجزیه و تحلیل قرار گرفتند. پس از مشخص شدن وجود اختلاف معنی‌دار بین داده‌ها، میانگین‌ها به کمک آزمون چند دامنه‌ای دانکن در سطح احتمال $0/05$ گروه‌بندی و مقایسه شدند.

نتایج

نتایج حاصل از اندازه‌گیری فعالیت آنتیاکسیدانی ۹ جمعیت مختلف از گیاه میخک به روش DPPH در مقایسه با BHT به عنوان کنترل مثبت در شکل ۱ نشان داده است. در این آزمون، محلول متانولی DPPH با آنتیاکسیدان‌ها یا سایر رادیکال‌های دهندۀ پروتون مانند ترکیب‌های فلنی و فلاونوئیدی واکنش داده و به شکل غیررادیکالی خود تبدیل می‌شود و در نهایت مقدار آن کاهش یافته و رنگ آن از بنفس تیره به زرد روشن تبدیل می‌شود. در نتیجه میزان جذب در طول موج $۵۱۷-۵۱۰$ نانومتر کاهش می‌یابد. بنابراین هر چه مقدار جذب DPPH باقیمانده در نمونه‌های شکل ۱ بیشتر باشد فعالیت

بنابراین بررسی محتوای فلاونوئید تام جمعیت‌های مورد بررسی میخک با مقدار فنل تام آنها همخوانی نداشت (شکل ۲). به طوری که بیشترین محتوای فلاونوئید تام در اندام هوایی جمعیت‌های *D. orientalis* لواسان و جیرنده (قبل و بعد از گلدهی) به میزان بیش از 2 mg g^{-1} مشاهده شد. در حالی که کمترین محتوای فلاونوئید تام در دو جمعیت دیده شد که تفاوت معنی‌داری را با بقیه جمعیت‌های دیگر نشان دادند.

در شکل ۳ رابطه همبستگی بین محتوای فنل و فلاونوئید تام گونه‌های مختلف میخک با خاصیت آنتی‌اکسیدانی سنجیده شده طبق روش مهار رادیکال‌های DPPH و روش بازدارندگی بی‌رنگ شدن β -کاروتون نشان داده شده است. گروه‌بندی جمعیت‌ها براساس میزان فعالیت آنتی‌اکسیدانی در سه سطح کم، متوسط و زیاد با توجه به محتوای فنل و فلاونوئید تام آنها انجام شده است. همان‌طور که در شکل ۳A و ۳B مشاهده می‌شود جمعیت‌های *D. orientalis* جیرنده بعد از گلدهی و جمعیت‌های *D. hafezi* ریکان و *D. crinitus* استهبان دارای محتوای فنل و فلاونوئید تام بالایی هستند و احتمالاً خاصیت آنتی‌اکسیدانی زیاد آنها به علت وجود ترکیب‌های فوق می‌باشد. اما با توجه به خاصیت آنتی‌اکسیدانی پایین جمعیت *D. orientalis* در لواسان و با وجود داشتن محتوای فنل تام بالا، به نظر می‌رسد رابطه‌ای بین این دو عامل وجود نداشته باشد.

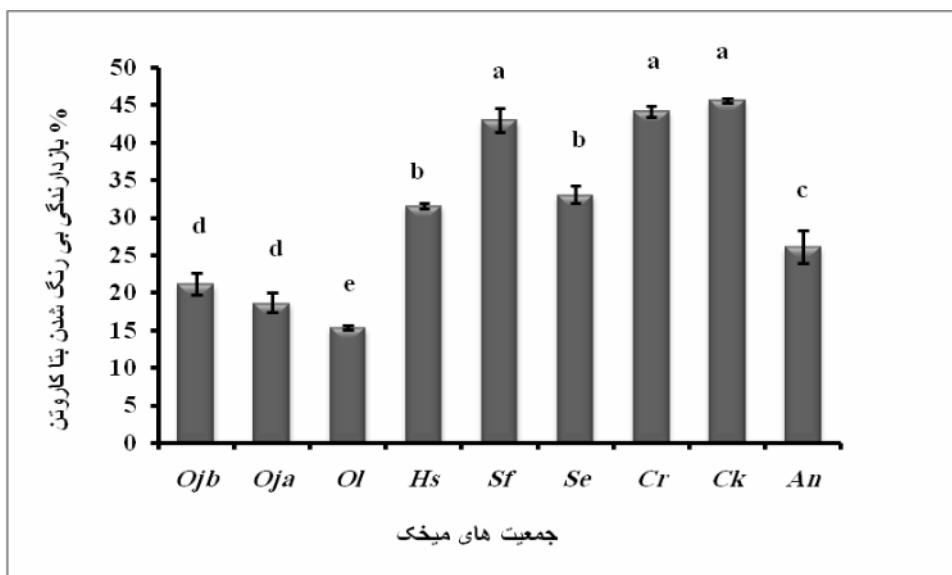
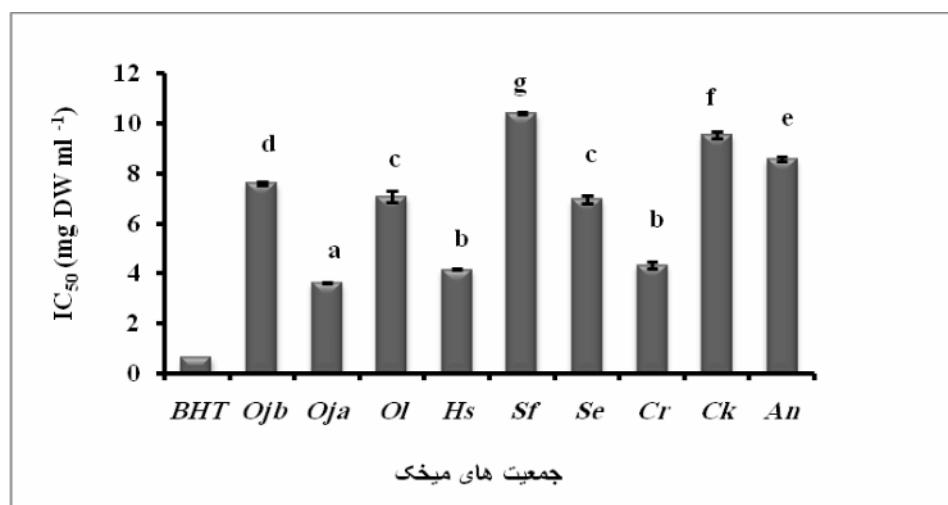
شکل‌های ۳C و ۳D نشان می‌دهند که جمعیت‌های *D. subaphyllus* ریکان و کارزین و همچنین *D. crinitus* فیروزآباد با داشتن محتوای فنل و فلاونوئید تام متوسط نسبت به سایر جمعیت‌ها با روش β -کاروتون فعالیت آنتی‌اکسیدانی بالایی را نشان دادند که معرف تأثیر کمتر این

۹ جمعیت میخک با فعالیت آنتی‌اکسیدانی BHT به عنوان کنترل مثبت مقایسه شدند که در شکل ۱ نشان داده است. نتایج بدست‌آمده مشخص کرد که بیشترین درصد سفیدشدن β -کاروتون مربوط به جمعیت‌های کارزین و فیروزآباد *D. crinitus* با قدرت روبش‌گری *D. subaphyllus* حدود ۴۵٪ و جمعیت فیروزآباد *D. subaphyllus* نزدیک ۴۳٪ بود. جمعیت‌های استهبان و سپیدان *D. hafezi* به ترتیب با مقادیر ۳۳/۰۶٪ و ۳۱/۵۷٪ درصد بعد از جمعیت‌های ذکر شده دارای بیشترین فعالیت آنتی‌اکسیدانی در روش سنجش فوق بودند. همچنین میزان خاصیت آنتی‌اکسیدانی اندازه‌گیری شده در جمعیت جیرنده *D. orientalis* در دو زمان متفاوت یعنی قبل و بعد از گلدهی تفاوت معنی‌داری را نشان نداد. به طوری که کمترین فعالیت آنتی‌اکسیدانی به روش فوق در *D. orientalis* جمعیت‌های جیرنده بعد از گلدهی (۱۸٪) و لواسان بزرگ (۱۵/۳۷٪) مشاهده گردید (شکل ۱).

مقایسه محتوای فنل تام در جمعیت‌های مطالعه شده در شکل ۲ آورده شده است. نتایج نشان می‌دهد که بیشترین محتوای فنل تام متعلق به نمونه‌های *D. subaphyllus* جمع‌آوری شده از استهبان با مقدار 0.06 mg g^{-1} بود. بعد از آن جمعیت *D. orientalis* لواسان بزرگ و *D. austairanicus* استهبان دارای بیشترین مقدار فنل تام بودند (به ترتیب با محتوای فنل 0.24 ± 0.18 و $0.24 \pm 0.02 \text{ mg g}^{-1}$). محتوای فنل تام جمعیت *D. orientalis* جیرنده در شرایط بعد از گلدهی و جمعیت *D. crinitus* فیروزآباد تفاوت معنی‌داری را نشان نداد. بهنحوی که کمترین محتوای فنل تام مربوط به جمعیت جیرنده در شرایط قبل از گلدهی بود.

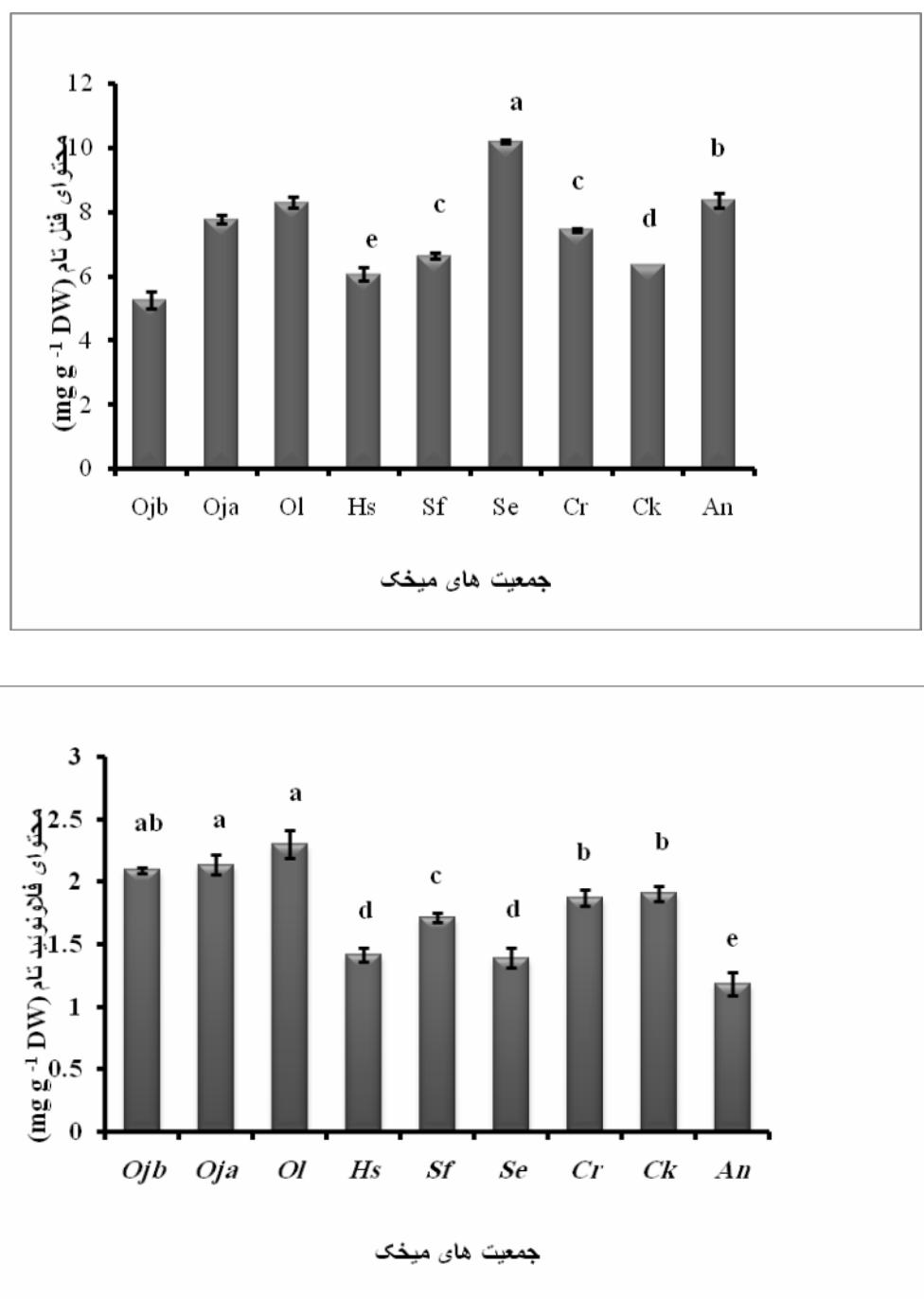
فنل تام بالا و جمعیت‌های *D. orientalis* با داشتن محتوای فلاونوئید تام بالا همبستگی منفی را با روش β -کاروتون آشکار ساختند.

مواد در رابطه با جاروب کردن رادیکال‌های آزاد می‌باشد. احتمالاً ترکیب‌های غیرقطبی دیگری نظری ترپن‌وئیدها در بی‌رنگ شدن بتاکاروتون دخالت دارند. البته جمعیت‌های *D. austiranicus* و *D. subaphyllus* با وجود



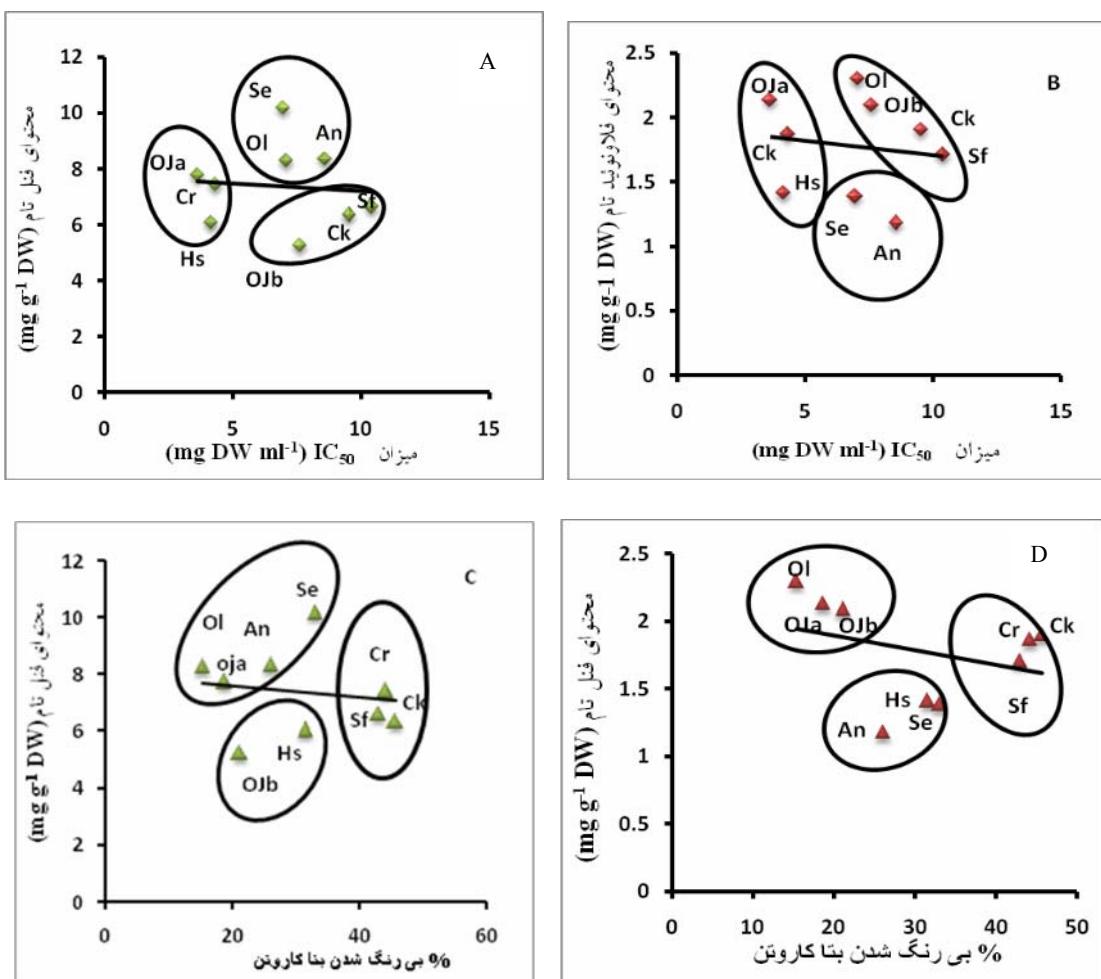
شکل ۱- مقایسه فعالیت آنتی‌اکسیدانی جمعیت‌های مختلف میخک به روش به داماندازی رادیکال‌های DPPH (بالا) و مهار بی‌رنگ شدگی در سیستم β -کاروتون- لینولئیک اسید (پایین)

علاطم اختصاری در جدول ۱ توضیح داده شده است. میانگین‌ها حاصل سه تکرار در هر یک از نمونه‌های آزمایش شده می‌باشد. حروف مشابه عدم وجود تفاوت معنی‌دار بین میانگین‌ها را با استفاده از آزمون چند دامنه‌ای دانکن در سطح $p < 0.05$ نشان می‌دهد.



شکل ۲- مقایسه محتوای فلز و فلاونوئید تام در اندام هوایی جمعیت‌های بررسی شده میخک

(علام انتشاری در جدول ۱ توضیح داده شده است).



شکل ۳- همبستگی بین ظرفیت جاروب کردن رادیکال‌های DPPH (IC₅₀ value) و مهار بی‌رنگ شدن کاروتون با محتوای فنل و فلاونوئید تام گونه‌های مورد بررسی میخک

مقدار IC₅₀ value mg DW ml⁻¹ بر حسب محسابه شده است.

کند، در حالی که در صد سفیدکنندگی β -کاروتون به قطبیت مواد موجود در عصاره‌ها بستگی دارد (Bouhdid et al., 2008). نتایج بین دو روش آزمون سنجش آنتی‌اکسیدان‌ها تفاوت‌های معنی‌داری را نشان داد که حکایت از تفاوت ترکیب شیمیایی عصاره حاصل از اندام‌های هوایی این جمعیت‌های میخک داشت.

بحث

هر گیاه دارای ترکیب‌های شیمیایی گوناگونی است که مقایسه آنها را از نظر بررسی خاصیت آنتی‌اکسیدانی پیچیده می‌سازد. به همین علت فعالیت آنتی‌اکسیدانی عصاره‌های متابولی ۹ جمعیت میخک با ۲ آزمون مورد بررسی قرار گرفت. سنجش با DPPH می‌تواند خاصیت آب‌دوستی یا آب‌گریزی مواد آنتی‌اکسیدانی را پیش‌بینی

جدول ۱- مشخصات هرباریومی نمونههای جمعآوری شده تعدادی از جمیعتهای میخکهای وحشی در ایران

هرباریومی شماره	تاریخ جمعآوری	ارتفاع (متر)	جمعآوری کننده	محل جمعآوری	علامت اختصاری	گونه
BASU ۲۳۷۱۰	۱۳۸۹/۴/۴	۱۸۰۰	شهریار دادمهر	گیلان، رودبار، جیرنده	Ojb	<i>D. orientalis</i> subsp. <i>gilanicus</i> Rech.f.
BASU ۲۳۷۱۰	۱۳۸۹/۴/۲۷	۱۸۰۰	شهریار دادمهر	گیلان، رودبار، جیرنده	Oja	<i>D. orientalis</i> subsp. <i>gilanicus</i> Rech.f.
BASU ۲۳۷۰۹	۱۳۸۹/۴/۱۹	۲۱۸۶	خدیجه دادمهر	تهران، لوسان بزرگ	Ol	<i>D. orientalis</i> subsp. <i>stenaalyx</i> Rech.f.
BASU ۲۲۶۹۶	۱۳۸۹/۱/۱۸	۱۸۸۲	مسعود رنجبر	فارس، سپیدان به نورآباد	Hs	<i>D. hafezi</i>
-	-	-	مسعود رنجبر	فارس، ۲۰ کیلومتری بعد از فیروزآباد	Sf	<i>D. subaphyllus</i> Rech.f.
BASU ۲۲۷۱۸	۱۳۸۹/۱/۲۰	۱۶۳۰	مسعود رنجبر	فارس، استهبان به کرمان ۱۵ کیلومتر به نیریز	Se	<i>D. subaphyllus</i> Rech.f.
BASU ۲۲۲۵۰	۱۳۸۹/۱/۱۹	۱۱۴۵	مسعود رنجبر	فارس، فیروزآباد بعد از روستای ریکان	Cr	<i>D. crinitus</i> subsp. <i>Kermanensis</i> Rech.f.
BASU ۲۲۲۵۸	۱۳۸۹/۱/۱۹	۱۰۴۰	مسعود رنجبر	فارس، ۱۵ کیلومتری قیر و کارزین (مسیر فیروزآباد)	Ck	<i>D. crinitus</i> subsp. <i>kermanensis</i> Rech.f.
BASU ۲۲۲۶۲	۱۳۸۹/۱/۲۰	۱۸۴۰	مسعود رنجبر	فارس، استهبان به کرمان ۲۰ کیلومتر به نیریز	An	<i>D. austiranicus</i>

عصاره *D. subaphyllus* استهبان هم دیده شد. خاصیت آنتیاکسیدانی بالای *Thymus daenensis* به علت وجود ترکیب‌های ترپن‌وئیدی و پلی‌فنلی آن است (Alavi et al., 2010). در گونه‌های میخک نیز حضور مواد آب‌گریزی مانند تری‌ترپن‌وئیدها، هیدروپیران‌ها و پیتیدهای حلقوی اثبات شده است (Durucasu et al., 2009). وجود هیدروژن در گروه‌های بنزوئیلی و/یا آلیلی در ترپن‌وئیدها و استروئیدها باعث فعالیت بهتر این ترکیب‌ها در آزمون β -کاروتون می‌شود. زیرا آنها به راحتی اتم هیدروژن را از این گروه‌ها جدا کرده و به رادیکال‌های پراکسی تشکیل شده در آزمون β -کاروتون می‌دهند (Larson, 1997).

به عنوان مثال هر دو جمیعت *D. crinitus* و جمیعت *D. subaphyllus* فیروزآباد با آزمون β -کاروتون بالاترین درصد مهارکننده‌گی را نشان دادند، اما در روش DPPH فقط جمیعت *D. crinitus* روستای ریکان فعالیت آنتیاکسیدانی بالایی داشت و دو جمیعت دیگر بعكس روش قبلی حداقل فعالیت را در بین میخک‌های وحشی آشکار ساختند. بنابراین می‌توان نتیجه گرفت که عصاره جمیعت *D. crinitus* روستای ریکان حاوی هر دو گروه ترکیب‌های آب‌دوست و ترکیب‌های غیرقطبی آنتیاکسیدانی است، در حالی که به نظر می‌رسد آنتیاکسیدان‌های دو جمیعت اخیر از مواد شیمیایی آب‌گریز تشکیل شده باشد. مشابه همین وضعیت در

ترکیب‌های شیمیایی مشابه است یا مواد دیگری مؤثر هستند. متنالو ۸۰٪ به عنوان یک حلال عمومی با قدرت جداسازی مناسب برای تعداد زیادی از ترکیب‌های شیمیایی شناخته شده است، بنابراین احتمال دارد که عصاره‌های متنالوی تهیه شده از اندام‌های هوایی میخک در این پژوهش حاوی اسیدهای چربی باشد که در عصاره n-هگزانی آماده شده توسط گروه Durucasu و همکاران (۲۰۰۹) نیز موجود بوده است. فعالیت آنتی‌اسیدانی یکی دیگر از اعضای خانواده Caryophyllaceae به نام *Saponaria officinalis* به روش β -کاروتون حدود ۷۰٪ گزارش شده است (Sengul *et al.*, 2011) که فعالیت آن نسبت به جمعیت‌های *D. crinitus* حدود ۱/۵ برابر بیشتر بود (جمعیت اخیر دارای بالاترین فعالیت آنتی‌اسیدانی در بین نمونه‌های مورد بررسی بود). گیاه *S. officinalis* نمونه‌های شاخص با محتوای ساپونین بالا در تیره میخک می‌باشد که ساپونین‌های آن از گروه تری‌ترپنونئیدها و دارای ماهیتی غیرقطبی است، به همین علت با روش Sengul *et al.*, (۲۰۱۱) در مورد محتوای ساپونین سایر جنس‌ها و گونه‌های دیگر این تیره اطلاعات کمی در دسترس است. در برخی گیاهان فعالیت آنتی‌اسیدانی ممکن است به علت وجود ترکیب‌های ناشناخته یا برهم‌کنش‌های سینزیک (همیاری) بین مواد مختلف باشد. علاوه بر ساپونین‌ها، فنل‌ها و فلاونونئیدها نیز از آنتی‌اسیدانهای مشهور گیاهی هستند. هر گیاه دارای طیف وسیعی از ترکیب‌های فنلی متفاوت است و خاصیت آنتی‌اسیدانی هر کدام از این مواد وابسته به ساختار شیمیایی آنها می‌باشد. به عنوان مثال فعالیت آنتی‌اسیدانی فلاونونئیدها با افزایش تعداد گروه‌های هیدروکسیل استخلاف شده روی

همچنین در هر یک از آزمون‌های مورد بررسی وجود تفاوت‌های بین گونه‌ای و درون گونه‌ای از نظر محتوای مواد آنتی‌اسیدانی مشخص بود که تأثیر محل رویش *crinitus* و *orientalis subaphillus* و *D. orientalis* در گونه‌های میخک گیاهی را در گونه D. orientalis در جیرنده یادآوری می‌نماید. بنابراین به نظر می‌رسد با تغییر زمان نمونه‌برداری از جمعیت *D. orientalis* نوع آنتی‌اسیدانهای آبدوست اندام هوایی آن در مرحله بعد از گلدهی به طور شاخص افزایش می‌یابد اما تغییر محسوسی در میزان آنتی‌اسیدانهای آب‌گریز آن مشاهده نشد. افزایش معنی‌دار مقدار فنل‌تام سنجیده شده در نمونه‌های فوق این مسئله را تأیید می‌نماید.

البته وجود تفاوت‌های بین گونه‌ای مشاهده شده در نتایج ما با تحقیقات Durucasu و همکاران (۲۰۰۹) همخوانی داشت. آنها فعالیت آنتی‌اسیدانی عصاره‌های هگزانی ۴ گونه میخک به نام‌های *erinaceu elegans* و *lydus zonatus* را که از کشور ترکیه جمع‌آوری شده بودند به روش DPPH بررسی کردند. مقادیر IC₅₀ عصاره‌های مورد مطالعه به ترتیب در این گونه‌ها برابر با ۱/۹۳، ۱۷/۱۴، ۳/۲۹ و ۱۲ میلی‌گرم ماده خشک بر میلی‌لیتر عصاره بود. در مقایسه با نمونه‌های بررسی شده در این پژوهش، به نظر می‌رسد سطح خاصیت آنتی‌اسیدانی گونه *D. lydus* مشابه *D. orientalis* است و سطح فعالیت آنتی‌اسیدانی سپیدان *D. hafezi* از *D. lydus* آنتی‌اسیدانی گونه *D. zonatus* بیشتر شیبیه جمعیت فیروزآباد گونه *D. subaphillus* و جمعیت کارزین *crinitus* بود. تحقیقات بیشتر می‌تواند روش نماید که این تشابه مربوط به وجود

جاروب کردن رادیکال‌های آزاد اکسید شده می‌گردد، همچنین از تشکیل رادیکال‌های آزاد ناشی از پراکسیداسیون لیپیدها جلوگیری بعمل می‌آورد (Alavi *et al.*, 2010).

محتوای فل و فلاونوئیدی دو جمعیت گونه‌ی *D. crinitus* تفاوت محسوسی را نشان نداد، در حالی که تفاوت فعالیت جاروب‌کنندگی رادیکال‌های آزاد DPPH در آنها کاملاً واضح و در سطح $p < 0.05$ معنی دار بود. این پدیده نشان می‌دهد که وجود ترکیب‌های دیگری غیر از این دو گروه از مواد به‌ویژه فلاونوئیدها در ایجاد خاصیت آنتی‌اکسیدانی جمعیت‌های فوق مشارکت دارند. از طرف دیگر تفاوت فعالیت سنجدیده شده در این نمونه‌ها به روش β -کاروتون معنی‌دار نبود که اهمیت تغییر مقادیر کمی ترکیب‌های آب‌دوست را تأیید می‌نماید. همین مسئله در نمونه‌های *D. orientalis* جیرنده هم تکرار شده است. مقایسه محتوای ترکیب‌های فلی این جمعیت در دو زمان مختلف هماهنگ با تغییرات خاصیت آنتی‌اکسیدانی آنهاست و همبستگی مثبتی را بین این دو عامل نشان می‌دهد. محتوای فل تمام این جمعیت بعد از گلدھی به‌طور قابل ملاحظه‌ای نسبت به دوره قبل از گلدھی افزایش یافته بود. این افزایش در سنجدش فعالیت آنتی‌اکسیدانی به روش جاروب DPPH به خوبی منعکس شده بود، به‌نحوی که با افزایش مختصر فل تمام میزان آن به نحو قابل توجهی کاسته شد و به نصف رسید. محتوای فل و فلاونوئید تمام دو جمعیت *D. subaphyllus* نیز تفاوت معنی‌داری را نشان داد و این تفاوت در سنجدش فعالیت آنتی‌اکسیدانی هر دو جمعیت با هر دو روش نمایان بود و همبستگی مثبتی بین مقدار فل تمام اندام هوایی این گونه و قدرت جاروب‌کنندگی رادیکال‌های

حلقه B، به‌ویژه روی کرین موقعیت^۳ یا یک استخلاف هیدروکسی منفرد افزایش می‌یابد (Rajalakshmi & Narasimhan, 1996). در پژوهش حاضر عصاره‌گیری مواد گیاهی با مтанول صورت گرفت، زیرا استفاده از حلال‌هایی نظیر اتانول و مтанول برای عصاره‌گیری *Dianthus superbus*-بوتانول قدرت بیشتری برای استخراج ترکیب‌های فلی نشان داد و عصاره‌های فوق قدرت احیاکنندگی بالاتری داشتند (Yu *et al.*, 2007). این پژوهشگران معتقد بودند که فعالیت آنتی‌اکسیداتیو گیاه ممکن است با قدرت احیاکنندگی و محتوای فلی آن رابطه مستقیم داشته باشد. تحقیقات آنها قدرت سمیت بیشتر عصاره‌های ذکر شده این گونه میخک را بر روی ۳ نژاد سلول‌های سرطانی و استفاده از آنها را برای درمان برخی بیماریها تأیید نمود. آنتی‌اکسیدان‌ها براساس عملکردشان به دو گروه اصلی تقسیم می‌شوند: آنتی‌اکسیدان‌های اولیه و ثانویه (Madhavi *et al.*, 1995) یا هیدروژن خود را به رادیکال‌های آزاد می‌دهند در حالی که آنتی‌اکسیدان‌های ثانوی به عنوان همیار عمل می‌کنند، یعنی از طریق دادن هیدروژن و بازیابی آنتی‌اکسیدان اولیه و یا جاروب‌کننده‌های اکسیژن و عوامل کلاته‌کننده نقش خود را ایفا می‌نمایند (Gordon, 1990). فل‌ها و فلاونوئیدها معمولاً به عنوان جاروب‌کننده رادیکال‌های آزاد عمل می‌کنند (Prakash & Pietta, 2000). گروه‌های OH فلی از ارجح‌ترین گروه‌ها برای از دست دادن پروتون از اشکال اکسید شده تک الکترونی هستند. پایداری رادیکال‌های فنوکسیل متوجه از آنها باعث افزایش خاصیت آنتی‌اکسیدانی و توانایی بیشتر ترکیب‌های دارای گروه‌های هیدروکسیل متعدد برای

در عصاره این گیاه است به تشخیص ترکیب‌های آنتی‌اکسیدانی کمک مؤثری خواهد نمود.

منابع مورد استفاده

- تجلی، ف.، همتی کاخکی، ع.، خاتمی‌راد، م. و گازارانی، س.، ۱۳۸۸. تعیین میزان خواص آنتی‌اکسیدانی گلبرگ زعفران به دو روش DPPH و سیستم مدل اسید لینولئیک. هجددهمین کنگره ملی علوم صنایع غذایی، پژوهشکده علوم و صنایع غذایی خراسان رضوی، مشهد، ۲۴-۲۵ مهر: ۱-۵.
- عیوقی، ف.، برزگر بفرویی، م.، سحری، م.ع. و نقدي‌بادي، ح.، ۱۳۸۸. بررسی فعالیت آنتی‌اکسیدانی انسان‌شوید (*Anethum graveolens*) در روغن سویا و مقایسه‌ی آن با آنتی‌اکسیدان‌های شیمیایی. گیاهان دارویی، ۹(۳۰): ۷۱-۸۳.
- قهرمان، ا.، ۱۳۸۳. کروموفیتهاي ايران (جلد ۱). مرکز نشر دانشگاهي، تهران، ۷۳۶ صفحه.
- کامکار، ا.، ۱۳۸۸. مطالعه فعالیت آنتی‌اکسیدانی انسان و عصاره شوید ايراني. افق دانش، ۱۵(۲): ۱۱-۱۷.
- مظفریان، و.، ۱۳۷۵. فرهنگ نامهای گیاهان ایران. انتشارات فرهنگ معاصر، تهران، ۷۵۰ صفحه.
- Akowuah, G.A., Ismail, Z., Norhayati, I. and Sadikun, A., 2005. The effects of different extraction solvents of varying polarities on polyphenols of *Orthosiphon stamineus* and evaluation of the free radical-scavenging activity. Food Chemistry, 93(2): 311-317.
- Alavi, L., Barzegar, M., Jabbari, A. and Naghdi Badi, H., 2010. Effect of heat treatment on chemical composition and antioxidant property of *Thymus daenensis* essential oil. Journal of Medicinal Plants, 9(35): 129-138.
- Beketov, E.V., Pakhomov, V.P. and Nesterova, O.V., 2005. Improved method of flavonoid extraction from bird cherry fruits. Pharmaceutical Chemistry Journal, 39(6): 316-318.
- Bouhdid, S., Skali, S.N., Idaomar, M., Zhiri, A., Baudoux, D., Amensour, M. and Abrini, J., 2008. Antibacterial and antioxidant activities of *Origanum compactum* essential oil. African Journal of Biotechnology, 7(10): 1563-1570.
- Chen, Y., Xie, M.Y. and Gong, X.F., 2007. Microwave-assisted extraction used for the isolation of total triterpenoid saponins from *Ganoderma atrum*. Journal of Food Engineering, 81: 162-170.

آزاد DPPH دیده شد. البته احتمال داده می‌شود که فنل‌ها بخشی از ترکیب‌های آنتی‌اکسیدانی این گونه را تشکیل دهند.

محتوای فنل و فلاونوئید تام بدست‌آمده از عصاره‌های آبی گیاه *D. superbus* در بررسی انجام شده توسط Gou و همکاران (۲۰۱۱) به ترتیب 3 mg g^{-1} و 24 mg RE g^{-1} گزارش شد. در نتایج ما میزان فنل و فلاونوئید تام نصف یا کمتر از میزان گزارش شده در گیاه *D. superbus* بود. تنها در گونه‌ی *D. orientalis* محتوای فلاونوئید تام اندام هوایی بیشتر از 2 DW mg g^{-1} بدست‌آمده بود. کاهش محتوای فنل و فلاونوئید مشاهده شده در گونه‌های مورد مطالعه در این پژوهش ممکن است مربوط به تفاوت روش عصاره‌گیری و حلال‌های مورد استفاده در روش Gou و همکاران (۲۰۱۱) باشد که از طریق تأثیر نوع حلال بر روی نوع ترکیب‌های استخراج شده می‌تواند غلطت رادیکال‌های آزاد را در سنجش DPPH تغییر دهد (Litwinienkol & Engold, 2007).

بعکس، همبستگی مثبتی که بین محتوای فنل تام و مقدار IC_{50} برخی جمعیت‌ها مشاهده شده بود، در گونه *D. hafezi* محتوای پایین فنل و فلاونوئید آن باعث کاهش مقدار IC_{50} و افزایش خاصیت آنتی‌اکسیدانی آن نشد. بنابراین به علت پیچیدگی ترکیب‌های موجود در گیاهان ایجاد یک رابطه بین فعالیت آنتی‌اکسیدانی و Zheng & (Wang, 2001) ترکیب‌های گیاهی خاص دشوار است (می‌رسد مجموعه‌ای از مواد قطبی و غیرقطبی در ایجاد خاصیت آنتی‌اکسیدانی دخالت دارند. البته تحقیقات بیشتر که متضمن شناسایی اجزا مواد شیمیایی موجود

- antioxidant activity of non-cultivated vegetables of ethnic Albanians in southern Italy. *Phytotherapy Research*, 16(5): 467-473.
- Pietta, P.G., 2000. Flavonoids as antioxidants. *Journal of Natural Products*, 63(7): 1035-1042.
 - Prakash, D., Suri, S., Upadhyay, G. and Singh, B.N., 2007. Total phenol, antioxidant, and free radical scavenging activities of some medicinal plants. *International Journal of Food Sciences and Nutrition*, 58: 18-28.
 - Rajalakshmi, D. and Narasimhan, S., 1996. Food antioxidants: Sources and methods of evaluation: 65-83. In: Madhavi, D.L., Deshpande, S.S. and Salunkhe, D.K., (Eds.). *Food Antioxidants-Technological, Toxicological, and Health Perspectives*. Marcel Dekker, Inc., New York, 512p.
 - Sengul, M., Ercisli, S., Yildiz, H., Gungor, N., Kavaz, A. and Çetin, B., 2011. Antioxidant, antimicrobial activity and total phenolic content within the aerial parts of *Artemisia absinthium*, *Artemisia santonicum* and *Saponaria officinalis*. *Iranian Journal of Pharmaceutical Research*, 10(1): 49-56.
 - Thaipong, K., Boonprakob, U., Crosby, K., Zevallosc, L. C. and Byrne, D. H., 2006. Comparison of ABTS, DPPH, FRAP, and ORAC assays for estimating antioxidant activity from guava fruit extracts. *Journal of Food Composition and Analysis*, 19(6-7): 669-675.
 - Yu, J.O., Liao, Z.X., Lei, J.C. and Hu, X. ., 2007. Antioxidant and cytotoxic activities of various fractions of ethanol extract of *Dianthus superbus*. *Food Chemistry*, 104(3): 1215-1219.
 - Zheng, W. and Wang, S.Y., 2001. Antioxidant activity and phenolic compounds in selected herbs. *Journal of Agricultural and Food Chemistry*, 49(11): 5165-5170.
 - Zhang, H., Chen, F., Wang, X. and Yao, H.Y., 2006. Evaluation of antioxidant activity of parsley (*Petroselinum crispum*) essential oil and identification of its antioxidant constituents. *Food Research International*, 39(8): 833-839.
 - Durucasu, I., Mutlu, K., Sik, L., Yasa, I., Arda, N. and Kirmizigul, S., 2009. Apolar constituents of some biologically active *Dianthus* species from western Anatolia. *Chemistry of Natural Compounds*, 45(6): 782-785.
 - Gordon, M.H., 1990. The mechanism of antioxidant action in vitro: 1-18. In: Hudson, B.J.F., (Ed.). *Food Antioxidant* (Elsevier Applied Science). New York, NY, USA, 329p.
 - Gou, J., Zou, Y. and Ahn, J., 2011. Enhancement of antioxidant and antimicrobial activities of *Dianthus superbus*, *Polygonum aviculare*, *Sophora flavescens*, and *Lygodium japonicum* by pressure-assisted water extraction. *Food Science and Biotechnology*, 20(1): 283-287.
 - Joo, S.S., Kim, Y.B. and Lee, D.I., 2010. Antimicrobial and antioxidant properties of secondary metabolites from white rose flower. *The Plant Pathology Journal*, 26(1): 57-62.
 - Kartal, N., Sokmen, M., Tepe, B., Daferera, D., Polissiou, M. and Sokmen, A., 2007. Investigation of the antioxidant properties of *Ferula orientalis* L. using a suitable extraction procedure. *Food Chemistry*, 100(2): 584-589.
 - Larson, R.A., 1997. *Naturally Occurring Antioxidants*. CRC Press, Lewis Publishers, 195p.
 - Litwinienko, G. and Ingold, K.U., 2007. Solvent effects on the rates and mechanisms of reaction of phenols with free radicals. *Accounts of Chemical Research*, 40(3): 222-230.
 - Madhavi, D. L., Singhal, R.S. and Kulkarni, P.R., 1995. Technological aspects of food antioxidants: 158-266. In: Madhavi, D.L., Deshpande, S.S. and Salunkhe, D.K., (Eds.). *Food Antioxidants-Technological, Toxicological, and Health Perspectives*. Marcel Dekker, Inc., New York, 512p.
 - Marinova, D., Ribarov, F. and Atanassova, M., 2005. Total phenolics and total flavonoids in Bulgarian fruits and vegetables. *Journal of the University of Chemical Technology and Metallurgy*, 40(3): 255-260.
 - Pieroni, A., Janiak, V., Dürr, C.M., Lüdeke, S., Trachsel, E. and Heinrich, M., 2002. In vitro

Total phenolic and flavonoid contents and investigation on antioxidant properties of stem and leaf extracts in six Iranian species of wild *Dianthus* L.

A. Saboora^{1*}, Kh. Dadmehr² and M. Ranjbar³

1*- Corresponding author, Department of Biology, Faculty of Science, University of Alzahra, Tehran, Iran
E-mail: azrasaboora1034@gmail.com

2- Department of Biology, Faculty of Science, University of Alzahra, Tehran, Iran

3- Department of Biology, Faculty of Science, University of Bu-Ali Sina, Hamedan, Iran

Received: July 2011

Revised: November 2011

Accepted: December 2011

Abstract

Methanolic extracts (80%) were prepared from dried powder of leaves and stems of 9 different populations of six *Dianthus* L. species in Iran. Then, phenolic and flavonoid contents were measured by Foline-ciocalteu and Aluminum chloride methods, respectively. Antioxidant activity was investigated using two complimentary *in vitro* assays: 2,2-diphenyl-1-picrylhydrazyl (DPPH) free radical scavenging assay and β -carotene bleaching assay and then data were compared with BHT as the standard. Results showed that there were significant differences between means of phenol and flavonoid contents and antioxidant activity of the species by the both methods ($p<0.01$). Also, the results revealed that changes in climate, altitude and genetic pools had a significant effect on the phenol and flavonoid contents and antioxidant properties of the extracts at genus level, but the content of the flavonoids was not changed noticeably within species level.

Key words: antioxidant activity, carnation, *Dianthus* L., flavonoid and phenolic content.