

بررسی خاصیت آنتیاکسیدانی خیار دریایی *Holothuria parva* در دو

حالت خشک (آبدھی شده) و تازه

گلریز دیبا^۱، شهلا جمیلی^{۱*۲}، احسان رمضانی^۱

* shahlajamili45@yahoo.com

۱- گروه بیولوژی دریا، دانشکده علوم و فنون دریایی، دانشگاه علوم و تحقیقات، تهران، ایران، صندوق پستی: ۱۴۵۱۵-۷۷۵

۲- موسسه تحقیقات علوم شیلاتی کشور، سازمان تحقیقات، آموزش و ترویج وزارت جهاد کشاورزی، تهران، ایران، صندوق

پستی: ۱۱۶-۱۳۱۸۶

تاریخ پذیرش: آذر ۱۳۹۵

تاریخ دریافت: تیر ۱۳۹۵

چکیده

خیار دریایی یک منبع مهم از مواد با ارزش دارویی و تغذیه‌ای است. در این پژوهش مقدار فل، فلاونوئید، فعالیت آنتی-اکسیدان و تجزیه تقریبی خیار دریایی گونه *Holothuria parva* در دو حالت تازه و خشک (آبدھی شده) مورد بررسی قرار گرفت. به این منظور نمونه‌ها از بذر لنگه در خلیج فارس جمع‌آوری شده‌است. نمونه‌ها در آزمایشگاه به صورت انجمادی خشک شده و میزان رطوبت آنها اندازه‌گیری گردید سپس تجزیه تقریبی آن محاسبه گردید. میزان فل به روش فولین سیوکالتو، میزان فلاونوئید به روش نورسنجی کلرید آلمینیوم و میزان فعالیت آنتیاکسیدان با استفاده از DPPH سنجیده شد. نتایج بدست آمده نشان داد که میزان رطوبت در نمونه تازه برابر با $\pm 81/20$ ٪، پروتئین $\pm 12/00$ ٪، چربی $\pm 0/34$ ٪، خاکستر $\pm 0/50$ ٪ و کربوهیدرات $\pm 0/95$ ٪ بوده است. این مقادیر برای نمونه آبدھی به ترتیب برابر با: $\pm 0/50$ ٪، $\pm 0/36$ ٪، $\pm 0/33$ ٪ و $\pm 0/07$ ٪ و در نمونه آبدھی $\pm 0/06$ ٪ میزان فعالیت آنتیاکسیدانی در نمونه تازه برابر $\pm 0/07$ ٪ و در نمونه آبدھی $\pm 0/06$ ٪ میلی-گرم ویتامین C در گرم نمونه خشک و شاخص IC50 در نمونه تازه $\pm 0/26$ ٪ و در نمونه آبدھی $\pm 0/14$ ٪ بود. میزان فل کل در نمونه تازه برابر $\pm 0/22$ ٪ و در نمونه آبدھی $\pm 0/19$ ٪ میلی-گرم اسید گالیک در گرم نمونه خشک بود. میزان فلاونوئید در نمونه تازه $\pm 0/86$ ٪ و در نمونه آبدھی $\pm 0/02$ ٪ میلی-گرم کوئرستین در گرم نمونه خشک بود. در مورد تجزیه تقریبی فقط میزان پروتئین و خاکستر در حالت تازه نسبت به حالت آبدھی بیشتر و دارای اختلاف معناداری بود ($p < 0/05$) و میزان رطوبت در حالت خشک (آبدھی شده) بیشتر از حالت تازه و دارای اختلاف معناداری بود ($p < 0/05$). میزان فل و فلاونوئید در دو حالت یکسان بوده است. میزان مهار رادیکال آزاد DPPH در حالت تازه بیشتر از حالت آبدھی و دارای اختلاف معناداری بود ($p < 0/05$) و در نتیجه حالت تازه این گونه خیار دریایی دارای فعالیت آنتیاکسیدانی بیشتری نسبت به حالت خشک (آبدھی شده) است و برای استفاده در صنایع دارویی و غذایی سودمندتر است.

کلمات کلیدی: خیار دریایی گونه *Holothuria parva*, تجزیه تقریبی، رادیکال آزاد DPPH, فل، فلاونوئید

* نویسنده مسئول

مقدمه

کاروتونوئید و توکوفرول می باشند (Mendiola *et al.*, 2008).

فلن‌ها گروه مهمی از ترکیبات طبیعی با خواص آنتی‌اکسیدانی هستند که دارای یک یا چند حلقه آروماتیک هستند و دارای قدرت تحمل یک یا چند هیدروکسیل می‌باشند (Onofrejova *et al.*, 2010). همچنین فلاونوئید یکی از مشتقات فلن است که در ارتباط با کاهش ریسک بسیاری از بیماری‌های مزمن از قبیل سرطان موثرند زیرا آنها فعالیت بسیار قوی آنتی‌اکسیدانی دارند.

رونده آب زدایی و سپس آب دهی ممکن است تجزیه تقریبی و خاصیت آنتی‌اکسیدانی خیار دریایی را به علت تغییر در ساختار شیمیایی آنها تحت تاثیر قرار دهد (Zhong *et al.*, 2007). هدف از این پژوهش، بررسی فعالیت آنتی‌اکسیدانی خیار دریایی *Holothuria parva* در حالت تازه و خشک (آبدهی شده) بود و همچنین میزان فلن و فلاونوئید آن مورد ارزیابی گرفت.

مواد و روش‌ها

نمونه‌های خیار دریایی گونه *Holothuria parva* در زمستان سال ۹۳ از سواحل گلی بندر لنگه در هنگام جزر جمع آوری گردیده و به حالت فریز شده به آزمایشگاه دانشگاه آزاد اسلامی واحد علوم و تحقیقات انتقال داده شد.

آماده سازی نمونه‌ها

برای تهیه نمونه‌های آبدهی شده، نیمی از نمونه‌های خیار دریایی در محیط آزمایشگاه یخ زدایی گردیده و وزن آن به عنوان وزن اولیه محسوب می‌گردید. سپس نمونه در فر با دمای ۶۵ سانتیگراد به مدت ۴۸ ساعت قرار داده شده تا کاملاً خشک گردید. پس از آن برای آبدهی شدن، نمونه در آب مقطار به مدت ۴۸ ساعت در انکوباتور ۲۵ درجه سانتی گراد قرار گرفته تا نمونه خشک کاملاً آبدهی گردید. بقیه نمونه‌ها به صورت تازه به قطعه‌های کوچک تقسیم شده و به همراه نمونه‌های آبدهی شده به صورت انجمادی خشک (Christ, مدل 1-4LD plus) شد و تا

بی مهرگان دریایی به خصوص بی مهرگان مناطق حاره به دلیل وجود آنتی‌اکسیدان‌های داخل بدن آنها و همچنین باکتری‌های UV دوست که در درون بافت‌های آنها زندگی می‌کنند (Dunlap *et al.*, 1999)، قادر هستند خود را در برابر استرس‌های اکسیداسیونی ناشی از قرار گرفتن طولانی مدت در معرض اشعه UV خورشید محافظت کنند (Zhong *et al.*, 2007). در نتیجه این بی مهرگان (مانند خیار دریایی) می‌توانند به عنوان یک منبع بالقوه از آنتی‌اکسیدان‌ها در نظر گرفته شوند. همچنین خلیج فارس به علت قرار گرفتن در منطقه گرمسیری و دارا بودن انواع خیار دریایی می‌تواند منبعی غنی از آنتی‌اکسیدان‌ها در صنایع غذایی و دارویی کشور محسوب شود. خیار دریایی از نظر تغذیه‌ای، یک غذای ایده‌آل و مقوی با ارزش غذایی بالا است که دارای سطح بالای پروتئین و سطح پایینی از چربی است (Wen *et al.*, 2010). در کشورهای شرق و جنوب شرق آسیا، انواع خیارهای دریایی خوراکی را خشک می‌کنند ولی قبل از مصرف آنها را در آب قرار می‌دهند تا دوباره آب جذب کنند.

امروزه موضوع رادیکال‌های آزاد و گونه‌های فعال اکسیژن و اثرات آن بر سیستم‌های بیولوژیکی یکی از مباحث مهم و مطرح دانش پزشکی می‌باشد. آنتی‌اکسیدان، از عوامل اصلی خنثی کننده رادیکال‌های آزاد می‌باشد که باعث کاهش خطر ابتلا به بیماری‌های قلبی و عروقی، سکته، جلوگیری از پیشرفت سرطان و حفاظت از غشای سلوکی می‌شود (Lien *et al.*, 2008). آنتی‌اکسیدان‌های شیمیایی دارای برخی معایب از قبیل آسیب‌های کبدی و حتی سرطان هستند (Ito *et al.*, 1983) در نتیجه نگرانی‌هایی در مورد ایمنی و سلامت آن‌ها وجود دارد و افزایش آگاهی مصرف کنندگان نسبت به کیفیت مواد غذایی و مسائل مربوط به ایمنی غذا، تحقیقات را به سمت جایگزینی آنتی‌اکسیدان‌های مصنوعی با آنتی‌اکسیدان‌های طبیعی کشانده است (گرمسیری و همکاران، ۱۳۹۳). مواد اصلی که دارای خصوصیات آنتی‌اکسیدانی هستند شامل ترکیبات فنولی،

و غلظت های مختلف ویتامین C (غلظت های ۰ تا ۹ میکروگرم بر میلی لیتر) به ۱/۹ میلی لیتر DPPH متانولی ($10\text{ }\mu\text{M}$) اضافه کرده و مدت ۲۰ دقیقه در دمای اتاق و تاریکی قرار گرفت. سپس نمونه ها، DPPH و تمامی غلظت های ویتامین C، با دستگاه اسپکتوفوتومتر PG instruments Ltd مدل T-80 با جذب ۵۲۵ نانومتر خوانده شد (Zhong *et al.*, 2007). با توجه به جذب عصاره های به دست آمده، درصد مهار رادیکال های آزاد DPPH توسط آنتی اکسیدان با استفاده از فرمول زیر محاسبه گردید:

$$\left[\left(\frac{A_0 - A_1}{A_0} \right) \times 100\% \right]$$

A_0 = طول موج DPPH

A_1 = طول موج عصاره نمونه و

IC50 نیز محاسبه گردید که نشان دهنده غلظتی از ترکیب است که باعث ۵۰ درصد بازدارندگی در ظرفیت رادیکال آزاد می گردد.

بررسی میزان کل فنل
سنجهش میزان فنل کل با اسپکتوفوتومتر توسط شناساگر فولین سیوکالتو انجام شد (Zhong *et al.*, 2007). ابتدا ۲۰ میکرولیتر عصاره ۱۰ برابر رقيق شده را به ۱/۶ میلی لیتر آب مقطر اضافه کرده، سپس ۲۰ میکرولیتر از آن ها و هر یک از غلظت های اسید گالیک (۰ تا ۵۰ میکروگرم بر میلی لیتر) را به ۱۰۰ میکرولیتر معرف سیوکالتو اضافه کرده. بعد از حدود ۳ تا ۸ دقیقه ۳۰۰ میکرولیتر سدیم کربنات (٪/۷) اضافه کرده و خوب تکان داده شد و برای حدود ۲ ساعت در محیط اتاق قرار گرفت و در انتهای با دستگاه اسپکتوفوتومتر با جذب ۷۶۵ نانومتر خوانده شد. با توجه به منحنی کالیبراسیون گالیک اسید، مقدار کل ترکیبات فنل محاسبه گردید و بر حسب میلی گرم گالیک اسید بر هر گرم نمونه خشک بیان شد.

سنجهش میزان کل فلاونوئید

در ابتدا لازم به توضیح است که به صورت کلی برای سنجهش میزان فلاونوئید از دو ماده استاندارد به نامهای کوئرستین و روتنین هیدرات استفاده می گردد که هر دو

انجام آزمایش های بیوشیمیایی داخل فریزر ۲۰ درجه قرار گرفت است (Zhong *et al.*, 2007).

تجزیه تقریبی (Proximate composition)

نمونه ها را در دستگاه فریزداری به مدت ۴۸ ساعت قرار داده و سپس نمونه های خشک شده را وزن کرده و به عنوان وزن ثانویه قرار داده شد و میزان رطوبت از دست رفته بر حسب درصد بیان گردید. برای تعیین میزان پروتئین از روش کلدار و اندازه گیری چربی از دستگاه سوکسله (Bakhshii) بر طبق متد AOAC با تغییرات جزئی (Ramezani Fard *et al.*, 2012) استفاده گردید. برای تعیین میزان خاکستر، نمونه ها را در کوره با دمای ۵۶ سانتی گراد به مدت ۷۲ ساعت قرار داده و با محاسبه موارد دیگر در تجزیه تقریبی، میزان کربوهیدرات محاسبه گردید (Zhong *et al.*, 2007).

عصاره گیری متانولی

۱ گرم از نمونه های فریزدرای شده به آن ۲۰ میلی لیتر متانول اضافه گردید و ورتسکس (Reax Heidolph) مدل ۳-۳۰ K-Sigma (top) شد، آنگاه در دستگاه سانتریفیوژ به مدت ۱۰ دقیقه با دور ۲۰۰۰ قرار داده شد. سپس فاز شناور جدا گردیده و دوباره تمام مراحل عصاره گیری برای فاز ته نشین شده تکرار شد. سپس با کمک دستگاه روتاری (Heidolph) مدل ۴۰۰۲ تمام متانول تبخیر گردید و عصاره آماده گردیده است. در انتهای حدود ۴ میلی لیتر متانول به عصاره اضافه گردید و تا استفاده از آن در یخچال نگه داری شد (Zhong *et al.*, 2007).

بررسی فعالیت آنتی اکسیدان

بررسی میزان آنتی اکسیدان عصاره ها از روش اندازه گیری کاهش ظرفیت رادیکالی (Radical Scavenging Capacity) و با استفاده از ماده ۲-۲ دی فنیل-۱-پیکریل هیدرازیل (DPPH) صورت پذیرفت (Bozin *et al.*, 2007).

ویتامین C که به عنوان استاندارد استفاده گردید، ۱ میلی لیتر عصاره متانولی نمونه ها را ۱۰ برابر رقيق کرده. ۱۰۰ میکرولیتر از هر کدام از نمونه عصاره های رقيق شده

تایپ

از لحاظ تجزیه تقریبی میزان چربی و کربوهیدرات، در دو حالت تازه و آبدهی شده در خیار دریایی گونه *H. parva* دارای تفاوتی معناداری نبود. این در حالی است که میزان پروتئین، خاکستر و رطوبت دارای تفاوت معناداری بود و می‌توان نتیجه گرفت که به علت تفاوت بسیار زیاد بین درصد میانگین در پروتئین در این ۲ حالت، خیار دریایی گونه مورد مطالعه در حالت تازه دارای ارزش بیشتری بود (جدول ۱). همچنین در مورد فعالیت آنتی اکسیدان، تنها در مورد میزان درصد مهار رادیکال آزاد DPPH دارای تفاوت معنادار بود و می‌توان نتیجه گرفت که مهار رادیکال آزاد DPPH در نمونه تازه بیشتر از نمونه آبدهی شده بود و فرآیند خشک شدن و آبدهی خیار دریایی گونه *H. parva* در میزان توان مهار رادیکال آزاد اثر منفی داشت (جدول ۲). میزان جذب و میزان کل فل (بر حسب میلی- گرم اسید گالیک در گرم نمونه خشک) و کل فلاونوئید (بر حسب میلی-گرم کوئرستین در گرم نمونه خشک) برای هر دو نمونه تازه و خشک (آبدهی) تفاوت معنی داری بین دو نمونه تازه و آبدهی شده نشان نداد ($p > 0.05$) و در نتیجه روند خشک کردن و آبدهی خیار دریایی *H. parva* تغییری در میزان فل کل و فلاونوئید آن ایجاد نکرد (جداول ۳ و ۴).

ماده، فلاونوئیدهای غالب هستند (Yang Huang *et al.*, 2009).

مقدار ترکیبات فلاونوئیدی با استفاده از روش نورسنجه کلریدآلومینیوم تعیین گردید. ۰/۵ میلی لیتر از هر یک از عصاره نمونه‌ها که ۱۰ میلی لیتر رقیق شده و غلظت‌های کوئرستین (۰ تا ۵۵۵ میکروگرم بر میلی لیتر) با ۰/۱ میلی لیتر متانول، ۰/۰ میلی لیتر کلریدآلومینیوم، ۰/۱ میلی لیتر استات پتاسیم و ۲/۸ میلی لیتر آب مقطر در بالن ریخته و ۳۰ دقیقه در محیط آزمایشگاه قرار داده شد و سپس جذب آنها با دستگاه اسپکتروفوتومتر در ۴۱۵ نانومتر خوانده شد. مقدار کل ترکیبات فلاونوئید محاسبه گردید و بر حسب میلی گرم کوئرستین بر هر گرم نمونه خشک بیان شد (سپهری فر و حسنلو، ۱۳۸۸).

تجزیه و تحلیل آماری

کلیه محاسبات آماری با استفاده از نرم افزار SPSS و در سطح معنی داری ۹۵ درصد انجام گردید ، مقایسه داده های با توزیع نرمال از آزمون تی (t-test) و داده های با توزیع غیرنرمال از آزمون ناپارامتری من-ویتنی استفاده شد.

جدول ۱: میزان تجزیه تقریبی خیار دریایی *Holothuria parva* در حالت تازه و خشک (آبدهی بدھی) در هر گرم نمونه تازه و خشک (آبدهی شده) بر حسب درصد (میانگین ± انحراف معیار)

Table1: proximate composition of fresh and dried (rehydrate) sea cucumber *Holothuria parva* per gram of sample in percentile ($\mu \pm \sigma$)

نوع نمونه	رطوبت	پروتئین	چربی	خاکستر	کربوهیدرات
نمونه تازه	۸۱/۲۰ ± ۰/۸۱ ^a	۱۲/۰۰ ± ۰/۰۰ ^a	۰/۳۴ ± ۰/۰۰ ^a	۵/۵۰ ± ۰/۰۰ ^a	۰/۹۵ ± ۰/۰۱ ^a
نمونه خشک (آبدهی شده)	۹۲/۵۰ ± ۰/۶۰ ^b	۳/۷۶ ± ۰/۰۰ ^b	۰/۳۶ ± ۰/۰۰ ^a	۱/۰۰ ± ۰/۰۰ ^b	۲/۰۷ ± ۰/۰۰ ^a

توضیحات: در هر ستون اعداد با حروف انگلیسی متفاوت دارای اختلاف معنی دار ($p < 0.05$) می‌باشد.

جدول ۲: میزان مهار رادیکال های آزاد بر حسب درصد و میلی گرم ویتامین C در گرم نمونه خشک (میانگین \pm انحراف معیار) و نمونه خیار دریایی *Holothuria parva* تازه و خشک (آبدھی شده) و استاندارد

Table 2: Antioxidant activity of fresh and dried (rehydrate) sea cucumber *Holothuria parva* in perecentile and mg vitamin C/g dry sample ($\mu\pm\sigma$). IC50

نوع نمونه	میلی لیتر	میلی گرم در	آزاد میلی گرم	میزان مهار رادیکال	میزان جذب	میزان مهار رادیکال	میزان جذب	میزان جذب
استاندارد	۰/۰۰۵۵۲				-	-	-	-
(ویتامین C)								
نمونه تازه	۵/۲۶ \pm ۰/۰۰ ^a		۰/۰۶ \pm ۰/۰۰ ^a	۵۶/۳۲ \pm ۰/۱۱ ^a	۰/۵۹ \pm ۰/۰۰ ^a			
نمونه خشک (آبدھی شده)	۴/۱۴ \pm ۰/۰۰ ^a		۰/۰۶ \pm ۰/۰۰ ^a	۵۴/۲۲ \pm ۰/۳۱ ^b	۰/۶۲ \pm ۰/۰۰ ^a			

در هر ستون اعداد با حروف متفاوت دارای اختلاف معنی دار است ($p<0.05$).

جدول ۳: میزان جذب و کل فنل (بر حسب میلی گرم اسید گالیک در گرم نمونه خشک) در نمونه خیار دریایی *Holothuria parva* تازه و خشک (آبدھی شده) (میانگین \pm انحراف معیار)

Table 3: Total phenol and absorption of fresh and dried (rehydrate) sea cucumber *Holothuria parva* mg gallic acid/gr dry sample ($\mu\pm\sigma$)

نوع نمونه	میزان جذب	میزان جذب	میزان کل فنل بر حسب میلی گرم اسید گالیک در گرم نمونه خشک
نمونه تازه	۰/۲۲ \pm ۰/۰۳ ^a	۰/۲۲ \pm ۰/۰۲ ^a	۰/۲۲ \pm ۰/۰۳ ^a
نمونه خشک (آبدھی شده)	۰/۱۹ \pm ۰/۰۲ ^a	۰/۱۹ \pm ۰/۰۲ ^a	۰/۱۹ \pm ۰/۰۲ ^a

در هر ستون اعداد با حروف مشابه در هر ستون نشانه عدم اختلاف معنی دار است ($p>0.05$).

جدول ۴: میزان جذب و کل فلاونوئید (بر حسب میلی گرم کوئرستین در گرم نمونه خشک) در نمونه خیار دریایی *Holothuria parva* تازه و خشک (آبدھی شده) (میانگین \pm انحراف معیار)

Table 4: Total flavonoid and absorption fresh and dried (rehydrate) sea cucumber *Holothuria parva* mg querctein/gr dry sample

نوع نمونه	میزان جذب	میزان جذب	میزان کل فلاونوئید
نمونه تازه	۱/۱۴ \pm ۰/۰۰ ^a	۱/۱۴ \pm ۰/۰۰ ^a	۳/۸۶ \pm ۰/۰۰ ^a
نمونه خشک (آبدھی شده)	۱/۴۹ \pm ۰/۰۰ ^a	۱/۴۹ \pm ۰/۰۰ ^a	۵/۰۲ \pm ۰/۰۰ ^a

در هر ستون اعداد با حروف مشابه در هر ستون نشانه عدم اختلاف معنی دار است ($p>0.05$).

تقریباً در یک دامنه است. مانند دو گونه خیار دریایی (*P. californicus* و *P. parvimensis*) در سه حالت تازه، خشک و کنسروی بررسی شده توسط Maria (۱۹۸۹)،

به صورت کلی تمامی موارد تجزیه تقریبی در این گونه خیار دریایی با دیگر گونه های خیار دریایی بررسی شده،

بحث

Suguna و همکارانش (۲۰۱۴) برروی ستاره دریایی *Luidia maculata* نشان داد مقدار آن برای فرکشنمورد بررسی برابر با ۲۷۳ میلی‌گرم در میلی‌لیتر محاسبه می‌گردد. این میزان در مورد پلی ساکارید خیار دریایی *Apostichopus japonicas* که توسط Liu و همکاران در سال ۲۰۱۲ مورد بررسی قرار گرفته برابر با ۳/۱۱ میلی‌گرم در میلی‌لیتر می‌باشد این در حالی است که IC50 در خیار دریایی *H. parva* بررسی شده در تمام قسمت‌های بدن و ترکیبات آن بود که میزان آن فقط مقدار کمی با یک ترکیب خاص از خیار دریایی A. japonicas کمتر است که این احتمال وجود دارد که این میزان یک ترکیب خاص و بدون ناخالصی در خیار دریایی گونه مورد مطالعه بیشتر باشد. اگرچه با بررسی که Althunibat و همکاران (۲۰۰۹) بر روی سه گونه خیار دریایی شامل *Holothuria scabra*, *Holothuria scabra* و *Stichopus chloronotus* میزان فعالیت آنتی اکسیدانی در عصاره آبی در این سه گونه بیشتر از عصاره‌های آلی آن است.

بر اساس مطالب ذکر شده می‌توان نتیجه گرفت که برای مهار نیمی از رادیکال‌های آزاد (IC50) به غلظت کمتری از عصاره‌ی گونه‌های مختلف خیار دریایی از جمله گونه *H. parva* در مقایسه با دیگر عصاره‌های دریایی نیاز است. همچنین با توجه به تفاوت معنی‌داری که بین درصد مهار رادیکال آزاد DPPH در دو حالت خشک و آبدهی- شده گونه مورد مطالعه وجود داشته، می‌توان بیان کرد که توان مهار رادیکال آزاد در حالت تازه این گونه خیار دریایی بیشتر از حالت خشک (آبدهی‌شده) آن است. و همچنین اگر از یک ترکیب یا به قسمت خاص خیار دریایی گونه مورد مطالعه استفاده گردد و عصاره‌گیری آن از نوع آبی باشد می‌توان به عنوان یک منبع طبیعی آنتی اکسیدان استفاده گردد.

در سال ۲۰۱۴ و همکاران تحقیقی بر روی توتیای دریایی *Tripneustes gratilla* انجام دادند و به نکته قابل توجه ای در تحقیق خود رسیده‌اند آنها نتیجه گرفتند که قسمتی از بدن که بیشترین میزان فعالیت مهار DPPH را دارد، کمترین میزان فنل و فلاونوئید را داراست. بنابراین احتمالاً ترکیبات دیگری در این

گونه خیار دریایی *T. ananas*, *T. anax*, *H. fuscogilva*, *H. fuscopunctata*, *A. mauritiana*, *B. argus* و *A. caerulea* توسط (Wen et al., 2010) که مانند خیار دریایی *H. parva* دارای پروتئین زیاد و چربی کم می‌باشد و همچنین در سال ۲۰۱۱ در ترکیه در بررسی که بر روی سه گونه تجارتی خیار دریایی (H. tubulose, H. polii) (Aydin ۲۰۰۷) توسط *H. mammata* صورت گرفته است در قسمت تجزیه تقریبی، هر ۳ گونه دارای درصدهای مشابهی با درصدهای مشاهده شده در نمونه خیار دریایی گونه *H. parva* (که در این تحقیق مورد آزمایش قرار گرفته است) بوده‌اند با این تفاوت که میزان پروتئین آنها کمی کمتر از گونه *H. parva* است. در سال ۲۰۰۷ *Cucumaria frondosa* توسط Zhong در آن میزان تراحتی در مورد خیار دریایی گونه *H. parva* که در آن میزان ارزش غذایی در دو نمونه تازه و آبدهی شده بررسی شده است. در آن تحقیق میزان رطوبت و خاکستر در نمونه تازه بیشتر بوده در حالی که میزان پروتئین و چربی و کربوهیدرات در نمونه آبدهی بیشتر است. این درحالی است که در گونه *H. parva* هیچ تفاوت معنی‌داری در مورد کربوهیدرات و چربی وجود نداشت ولی بر عکس این گونه، خیار دریایی گونه مورد مطالعه در حالت تازه دارای بالاترین میزان پروتئین است و رطوبت در حالت آبدهی بیشتر است. تنها شباهت در این دو گونه در مورد خاکستر است. به علت میزان بسیار بالای پروتئین در این گونه و همچنین میزان پایین چربی، می‌شود نتیجه گرفت که خیار دریایی گونه *H. parva* نسبت به دیگر گونه‌های بررسی شده، گونه مفیدتری برای استفاده در صنایع داروسازی و تجارتی است. همچنین به علت این که میزان پروتئین در حالت تازه این گونه بسیار بالاتر از حالت آبدهی است دارای خواص تغذیه‌ای بالاتری نسبت به نمونه آبدهی آن می‌باشد.

گونه خیار دریایی *H. parva* در ۲ حالت مورد بررسی شده، برای مهار ۵۰ درصد از رادیکال‌های آزاد (IC50) نیاز به غلظت غلیظی از عصاره‌های آن‌ها نیست این در صورتی است که بعضی از نمونه‌های دریایی دیگر غلظت بیشتری نیاز است. برای مثال مطالعه‌ای که توسط

آبی میزان فنل بیشتری در مقایسه با عصاره آلی داراست و همچنین در تحقیق Husni و همکاران (۲۰۰۹) هم میزان فنل در عصاره آبی بیشتر از عصاره اتانولی بوده است. تمام عصاره‌های تحقیق حاضر، از نوع متانولی بوده و همانطور که بیان شد عصاره آبی دارای میزان فنل بیشتری در مقایسه با عصاره متانولی می‌باشد.

۳- خیار دریایی *H. parva* یک گونه دتریت‌خوار است (محمدیان و همکاران، ۱۳۹۳) و چون فنل از طریق غذا هم جذب می‌گردد، این احتمال وجود دارد که دتریت‌های یافت شده در فصل زمستان دارای میزان فنل کمتری بوده‌اند. به طور کلی میزان فنل در خیار دریایی کمتر از میزان آن در بسیاری از گیاهان است.

در نمونه خیار دریایی مورد بررسی در این تحقیق، میزان فلاونوئید همانند فنل، پروسه خشک کردن و آبدی مجدد تاثیری روی آن نداشت و میزان فلاونوئید آن تقریباً در دامنه نتایج بدست آمده از تحقیقاتی که بر روی عصاره بخشهای مختلف بدن خیار دریایی *Cucumaria frondosa* (Mamelona *et al.*, 2007) و *Stichopus japonicus* (Husni *et al.*, 2009) دریایی و عصاره‌های گند و دیواره بدن یک نوع توپیای دریایی (Chen *et al.*, 2014) بوده است. نتایج این تحقیق نشان داد که میزان فلاونوئید بیشتر از میزان فنل کل است و می‌توان احتمال داد که فلاونوئید آن در مقایسه با میزان فنل کل عامل مهمتری در مقابله با رادیکال‌های آزاد در این گونه خیار دریایی باشد. همچنین روش عصاره‌گیری هم می‌تواند تاثیر زیادی بر میزان فنل و فلاونوئید عصاره داشته باشد و در مطالعه دیگری خیار دریایی *Stichopus japonicas* (Husni و همکاران ۲۰۰۹) صورت گرفته، میزان فلاونوئید آن نیز در عصاره الكلی بیشتر از عصاره آبی آن گزارش شده است. همچنین میزان فلاونوئید آن نسبت به میزان فلاونوئید در گیاهانی مانند گیاه دارویی قره قاط یک نوع گیاه جنگلی است (سپهری فر و حسنلو، ۱۳۸۸) و در عصاره‌های اتانولی پوست درخت جنگلی کاج و اکالیپتوس (نظری و همکاران، ۱۳۹۲) بیشتر است.

در مجموع نتایج بدست آمده، می‌توان گفت خیار دریایی *H. Parva* یک منبع مناسب از فلاونوئید است به

خارپوست وجود دارند که نقش آنتی‌اکسیدانی ایفا می‌کنند. در بی‌مهرگان دریایی جذب فنل موجود در جلبک‌ها و میکروجلبک‌ها، یک منبع بسیار قوی از ترکیبات فنل را در اختیار آنها می‌گذارد (Zhong و همکاران، ۲۰۰۷).

بر اساس نتایج این تحقیق، فرآیند خشک کردن و آبدی مجدد تاثیری بر میزان فنل عصاره‌ی نمونه‌های خیار دریایی در مقایسه با نمونه‌های تازه نداشت. Mamelona و همکاران (۲۰۰۷) میزان فنل تام خیار دریایی گونه *Cucumaria frondosa* بستگی به نوع بافت و نوع عصاره دارد. برای مثال قسمت گوارشی بیشترین میزان فنل و قسمت گنادی کمترین میزان فنل را داراست. در تمامی قسمت‌های بررسی شده دارای فنل بیشتر نسبت به خیار دریایی *H. parva* است. همچنین در سال ۲۰۰۹ Husni و همکاران مطالعه‌ای بر روی فعالیت آنتی‌اکسیدانی عصاره آبی و اتانولی یک گونه خیار دریایی (*Stichopus japonicas*) انجام داده اند و Zhong و همکاران (۲۰۰۷) در مطالعه دیگری میزان فنل در حالت تازه و آبدی شده (پس از خشک کردن) در خیار دریایی *Cucumaria frondosa* که میزان فنل در تمامی آن‌ها از میزان فنل خیار دریایی *H. parva* بیشتر بود که این مورد ممکن است به ۳ علت باشد:

۱- بی‌مهرگان دریایی به خصوص در مناطق گرمسیری به مدت طولانی در معرض نور اشعه UV قرار دارند و در بدن آنها باکتری‌های UV دوستی وجود دارد که استرس‌های ناشی از اکسیژن‌های آزاد به وجود آمده ناشی از نور خورشید را از بین می‌برد (Zhong *et al.*, 2007). ولی نمونه‌های این تحقیق در فصل زمستان جمع‌آوری شده بود و به دلیل این که شدت و زمان اشعه UV در این فصل بسیار کمتر است احتمال دارد میزان باکتری‌های UV دوست در بدن نمونه‌ها کمتر شده باشد و به همین علت میزان فنل تولید شده در این فصل کاهش یافته باشد.

۲- روش عصاره‌گیری بر میزان فنل بسیار تاثیرگذار است. برای مثال بر اساس مطالعات Althunibat در سال ۲۰۰۹ میزان فنل در عصاره آبی ۳ گونه خیار دریایی بیشتر از عصاره آلی آنها گزارش شده است، به طوریکه در عصاره

AOAC, 1997. Official Methods of Analysis of the Association of Official Analytical Chemists, 16th edn, AOAC International, Gaithersburg, MD, USA.

Aydın, M., Sevgili, H., Tufan, B., Emre, Y. and Köse, S., 2011. Proximate composition and fatty acid profile of three different fresh and dried commercial sea cucumbers from Turkey. International journal of food science and technology, 46(3): 500- 508. . DOI: 10.1111/j.1365-2621.2010.02512.x

Bozin, B., Mimica-Dukic, N., Samojlik, I. and Jovin, E., 2007. Antimicrobial and antioxidant properties of rosemary and sage (*Rosmarinus officinalis* L. and *Salvia officinalis* L., lamiaceae) essential oils. Journal of Agricultural and food chemistry, 55(19):7879- 7885. DOI: 10.1021/jf0715323

Chen, Y.C. and Hwang, D., 2014. Evaluation of antioxidant properties and biofunctions of polar, nonpolar, and water-soluble fractions extracted from gonad and body wall of the sea urchin *Tripneustes gratilla*. Chemistry and biochemistry Journal, 80(6):1311- 1321. DOI: 10.1007/s12562-014-0808-9

Dunlap, W., Malcolm Shick, J. and Yamamoto, Y., 1999. Sunscreens, oxidative stress and antioxidant functions in marine organisms of the great barrier reef. Journal of Redox report, 4(6): 301- 306. DOI: 10.1179/135100099101535142

Husni, A., Shin, I.S., You, S. and Chung, D., 2009. Antioxidant properties of water and aqueous ethanol extracts and their crude

خصوص در حالت تازه دارای فعالیت آنتی اکسیدانی و میزان پروتئین بیشتری نسبت به حالت خشک (آبدھی شده) است و می‌توان از حالت تازه آن به عنوان یک منبع طبیعی در صنایع دارویی و غذایی استفاده کرد.

منابع

سپهری‌فر، ر. و حسنلو، ط.. ۱۳۸۸. بررسی ترکیبات پلی‌فنلی، آنتوسیانین‌ها و فلاونوئیدهای تام و خواص آنتی‌اکسیدانی گیاه دارویی قره‌قاط (*Vaccinium arctostaphylos L.*). منطقه مختلف ایران. فصلنامه گیاهان دارویی، دوره ۹، شماره ۳۳، صفحات ۷۴-۶۶

گرمییری، ا.، رضائی، م.، شویک لو، ا. ر. و باباخانی لشکان، آ.. ۱۳۹۲. بررسی کارآمدی امواج

مایکروویو در استخراج ترکیبات آنتی‌اکسیدانی از جلبک قرمز (*Hypnea hamulosa*) و بهینه‌سازی شرایط استخراج با استفاده از روش سطح پاسخ (RSM). نشریه پژوهش‌های علوم و صنایع غذایی ایران، دوره ۱۰، شماره ۲، صفحات ۱۵۵-۱۴۸

محمدیان، آ.. کامرانی، ا.. دباغ، ع. و رامشی، ح.. ۱۳۹۳. تأثیر شوری بروی فعالیت‌های تغذیه‌ای و سیکل نقیب‌زدن روزن‌های خیار دریایی (*Holothuria parva*). علوم و فنون شیلات، دوره ۳، شماره ۴، صفحات ۷۹-۶۹

نظری، ص.. نظرنژاد. ن. و ابراهیم‌زاده، م.. ۱۳۹۲. بررسی خواص آنتی‌اکسیدانی و میزان فنول و فلاونوئید کل پوست درختان اکالیپتوس-کاملدولنسیس و کاج جنگلی. فصلنامه علمی-پژوهشی تحقیقات علوم چوب و کاغذ ایران، دوره ۲۸، شماره ۳، صفحات ۵۳۲ - ۵۲۳

Althunibat, O.S., Hashim, R.B., Taher, M., Daud, J.M., Ikeda, M. and Zali, I., 2009. In vitro sea antioxidant and antiproliferative activities of three sea cucumber species. European Journal of Scientific Research, 37(3): 376-387.

- saponin fractions from a far-eastern sea cucumber, *Stichopus japonicus*. Journal of Food science and biotechnology, 18(2): 419- 424.
- Ito, N., Fukushima, S., Hagiwara, A., Shibata, M. and Ogiso, T., 1983.** Carcinogenicity of butylated hydroxyanisole in F344 rats. Journal of the national cancer institute, 70(2): 343- 347. DOI: 10.1093/jnci/70.2.343
- Huy, L.A.P., He, H. and Huy, C.P., 2008.** Free radicals antioxidants in disease and health. International journal biological science, 4(2): 89- 96.
- Liu, X., Sun, Z., Zhang. M., Meng. X., Xia. X., Yuan. W., Xue, F. and Liu. C., 2012.** Antioxidant and antihyperlipidemic activities of polysaccharides from sea cucumber *apostichopus japonicas*. Elsevier journal, 90(4): 1664- 1670. DOI: 10.1016/j.carbpol.2012.07.047
- Mamelona, J., Pelletier, E., Girard-Lalancette, K., Legault, J., Karboune, S. and Kermasha, S., 2007.** Quantification of phenolic contents and antioxidant capacity of atlantic sea cucumber, *cucumaria frondosa*. Journal of Food chemistry, 104(3): 1040-1047. DOI:10.1016/j.foodchem.2007.01.016.
- Maria, V.C., Rober, J.P. and Lucina, E.L., 1989.** Effect of processing on proximate composition and mineral content of sea cucumbers, *parastichopus spp*. Journal of food science, 3(54): 567-572. DOI: 10.1111/j.1365-2621.1989.tb04653.x.
- Mendiola, J. A., Rodríguez-Meizoso, I., Señoráns, F. J., Reglero, G., Cifuentes,**
- A. and Ibáñez, E., 2008.** Antioxidants in plant foods and microalgae extracted using compressed fluids. Electronic Journal of Environment Agricultural and Food chemistry, 7(8): 3301-3309..
- Onofrejova, L., Vasickova, J.V., Klejdus, B., Stratil, P., Misurcova, L., Kracmar, S., Kopecky, J. and Vacek, J., 2010.** Bioactive phenols in algae: The application of pressurized-liquid and solid-phase extraction techniques. Journal of pharmaceutical and biomedical analysis, 51(2): 464- 470. DOI: 10.1016/j.jpba.2009.03.027.
- Ramezani Fard, E., Kamarudin, M., Harmin, S.A. and Saad, Ch.R., 2012.** Dietary saturated and omega-3 fatty acids affect growth and fatty acid profiles of malaysian mahser. European journal of lipid science and technology, 114(2): 185-193. DOI: 10.1002/ejlt.201100254.
- Suguna, A., Bragadeeswaran, S., Natarajan, E. and Mohanraj, M., 2014.** Studies on antioxidant properties of starfish *Luidia maculata* (Muller &Troschel, 1842) off parangipettai, southeast coast of India. Journal of coastal life medicine, 2(9): 694-698. DOI: 10.12980/JCLM.2.2014JCLM-2014-0014.
- Wen, J., Hua, C. and Fana, S., 2010.** Chemical composition and nutritional quality of sea cucumbers. Journal of the science of food and agriculture, 90(4): 2469- 2474. DOI: 10.1002/jsfa.4108.
- Yang Huang, W., Zhong Cai, Y. and Zhang, Y., 2009.** Natural phenolic compounds

from medicinal herbs and dietary plants:
potential use for cancer prevention.
Nutrition and cancer, 62(1):1-20. DOI:
1080/01635580903191585.

Zhong, Y., Ahmad Kan, M. and Shahidi, F.,
2007. Compositional characteristics and

antioxidant properties of fresh and
processed sea, cucumber, *cucumaria*
frondosa. Agricultural and food
chemistry, 55(4): 1188- 1192. DOI:
10.1021/jf063085h.

Evaluation of the antioxidant activity of dried (rehydrate) and fresh sea cucumber,***Holothuria parava***Diba G.¹; Jamili Sh.^{1,2*}; Ramezani Fard E.⁴

* shahlajamili45@yahoo.com

1-Department of Marine Biology, Faculty of Marine Sciense and Technology, Islamic Azad University Science and Reserch Branch.

2-Iranian Fisheries Research Organization, Tehran, Iranian Fisheries Science Research Institute, Agricultural Research Education and Extension Organization, POBox 14965/149

Abstract

Sea cucumber is a valuable resource containing several materials that can be used as natural products and pharmaceutical industries. In this study, proximate composition and the amount of total phenols, flavonoids and antioxidant activity of fresh and rehydrated (after drying) sea cucumber, *Holothuria parva*, were examined. The samples were collected from Bandar Lengeh in the Persian Gulf during low tide and kept frozen. The samples were freeze-dried and the moisture content was calculated. The protein, lipid, ash and carbohydrate contents were then measured. The amounts of antioxidant activity (DPPH), phenol and flavonoid contents were also measured. All results have possibility ($p<0.05$). In fresh sample, the moisture, protein, lipid, ash and carbohydrate contents were ± 81.20 , ± 12.00 , ± 0.34 , ± 5.50 and $\pm 0.95\%$, respectively, while they were ± 92.50 , ± 3.76 , ± 0.36 , ± 1.00 and $\pm 2.07\%$ in rehydrated sample. The antioxidant activity in fresh and rehydrated samples were equal to ± 0.063 and ± 0.060 mg vitamin C/g dry sample, respectively. The IC₅₀ in fresh sample was ± 5.26 while in the rehydrated sample was ± 4.14 . Total phenol content of fresh and rehydrated samples were equal to ± 0.22 and ± 0.19 mg gallic acid/g dry sample, repectively. The flavonoid contents in fresh and rehydrated samples were equal to ± 3.86 and ± 5.02 mg Quercetin/g dry sample, respectively. The amounts of protein and ash in fresh sample were significantly higher than rehydrated sample with significant difference ($p<0.05$). Moisture in rehydrated sample was significantly higher than fresh sample with significant difference ($p<0.05$). There were no significant difference between fresh and rehydrated samples in terms of their phenon and flavonoid contents. The DPPH radical scavenging capacity was significantly higher in the fresh sample compared to the rehydrated sample with significant difference($p<0.05$). It can be concluded that this species of fresh sea cucumber has more antioxidant activity than rehydrated (after drying) sea cucumber and more beneficial to be used in pharmaceutical and food industries.

Keywords: Sea cucumber, *Holothuria parva*, Proximate composition, Free radicals, DPPH, Phenols, Flavonoids

*Corresponding author