

تغییرات شیمیایی عناصر و املاح معدنی جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* در ساحل

قشم

شیلا صفاییان^۱، محمد هادی گیویان راد^۲ و شیوا فرزاد منش^{۳*}

۱- گروه بیولوژی دریا، دانشکده علوم و فنون دریائی، دانشگاه آزاد اسلامی واحد تهران شمال

۲- گروه شیمی، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد علوم و تحقیقات تهران

تاریخ پذیرش: ۱۳۹۰/۰۸/۳۰

تاریخ دریافت: ۱۳۹۰/۰۵/۲۳

چکیده

در این تحقیق خاکستر، پروتئین، فیبر، چربی، کربوهیدرات و عناصر معدنی (Na, Ca, K, Fe, Mn, Mg, Zn, Cu, Co) در گونه *Padina boergesenii* ساحل جزیره قشم در خلیج فارس در طی فصل‌های زمستان ۱۳۸۹ و بهار ۱۳۹۰ مورد بررسی قرار گرفت. نتایج نشان داد که ارزش غذایی جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* در فصل بهار ۱۱۴/۳۷ کیلوکالری و در زمستان ۱۵۴/۲۰۸ کیلوکالری بوده است. نتایج آنالیز شیمیایی نمونه‌های جلبک مزبور بیانگر این مطلب است که در بهار مقادیر پروتئین $0.15 \pm 12/26$ درصد، خاکستر $0.1 \pm 13/28$ درصد، کربوهیدرات $5/634 \pm 25/97$ درصد، چربی $0.36 \pm 0/14$ درصد و فیبر $0.709 \pm 4/67$ درصد وزن خشک بوده، این مقادیر در زمستان برای پروتئین $0.42 \pm 12/63$ درصد، برای خاکستر $0.1 \pm 11/14$ درصد، برای کربوهیدرات $0.649 \pm 15/24$ درصد، برای چربی $0.32 \pm 0/32$ درصد و برای فیبر $0.112 \pm 3/8$ درصد وزن خشک بود. اختلاف بین میانگین درصد پروتئین، چربی، خاکستر و کربوهیدرات این گونه در فصول بهار و زمستان معنی‌دار است ($P \leq 0.05$) و اختلاف بین میانگین‌های فیبر آن در فصول ذکر شده معنی‌دار نمی‌باشد ($P \geq 0.05$). آنالیز ترکیب‌های معدنی جلبک مزبور بیانگر این مطلب است که در بهار مقادیر آهن $19/85 \pm 1160/333$ ، کلسیم $29/799 \pm 7554$ ، سدیم $1646/958 \pm 10874/74$ ، پتاسیم $692/679 \pm 10594/6$ ، منیزیم $11/015 \pm 5569/33$ ، سلنیوم 9 ± 572 میلی‌گرم در کیلو گرم و این مقادیر در زمستان به ترتیب $224/59 \pm 2265/667$ ، $60/87 \pm 7820/93$ ، $1032/426$ ، $8728 \pm 602/992$ ، $4612/97$ ، $154/212 \pm 6805/33$ ، $14/047 \pm 526$ میلی‌گرم در کیلو گرم می‌باشد، بنابراین می‌توان گفت پتاسیم، سدیم و سلنیوم، در فصل بهار مقادیر بالاتری نسبت به زمستان دارند، اختلاف بین میانگین‌های پتاسیم، آهن، کلسیم، منیزیم و سلنیوم در جلبک مزبور در دو فصل زمستان و بهار معنی‌دار است ($P \leq 0.05$) و اختلاف بین میانگین‌های سدیم در دو فصل زمستان و بهار معنی‌دار نیست ($P \geq 0.05$). لذا طبق نتایج بدست آمده مقادیر ترکیب‌های شیمیایی و معدنی به ویژه درصد پروتئین و میزان سلنیوم، کلسیم و پتاسیم احتمالاً بتوان از جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* به عنوان کاندیدای مکمل غذایی استفاده نمود.

واژگان کلیدی: ارزش غذایی، ترکیب‌های شیمیایی، مواد معدنی، جلبک قهوه‌ای، *Padina boergesenii*

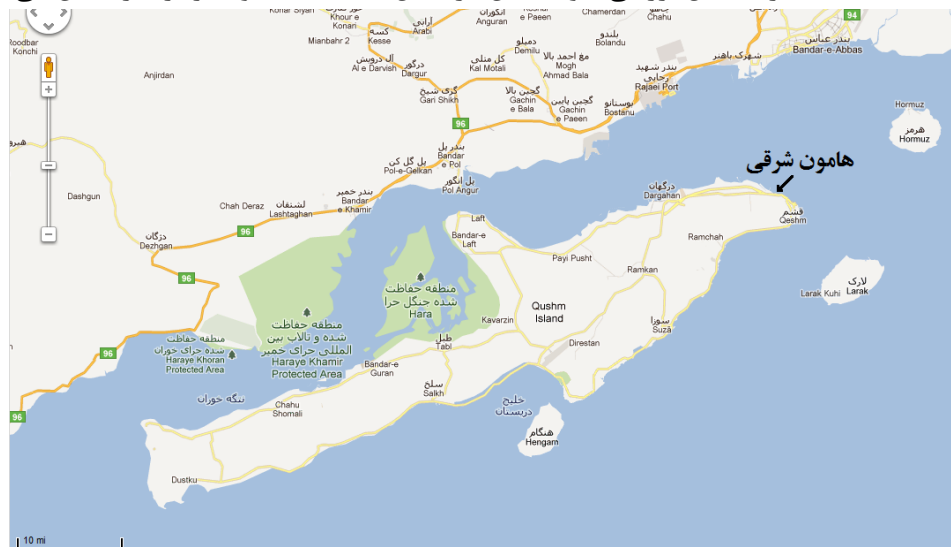
اقیانوس ها و دریاها ۷۱ درصد از سطح زمین را تشکیل داده و بزرگترین مخزن زیست بر روی کره زمین هستند. از میان محصولات دریایی، جلبک‌های دریایی منبع ارزشمندی از نظر غذایی و معدنی می‌باشند (Akhtar & Sultan, 2002). تا آنجا که بعنوان غذای سلامتی معروف شده و در سراسر جهان بخصوص آسیا جلبک‌های دریایی بعنوان یک منبع کامل غذایی برای انسان‌ها بشمار می‌روند (Robledo & Pelegrin, 1997). جلبک‌ها در مشرق زمین به عنوان بخشی از رژیم غذایی روزانه می‌باشند بطوریکه مصرف انسان از جلبک سبز ۰/۵ درصد از جلبک قرمز ۳۳ درصد و از جلبک قهوه‌ای ۶۶/۵ درصد است در حال حاضر تقاضا برای جلبک‌های دریایی به شمال آمریکا و اروپا نیز گسترش یافته است (Robledo & Pelegrin, 1997). تخمین زده می‌شود ارزش محصولات متنوع تولید شده از جلبک‌های دریایی سالانه برابر ۶ - ۵/۵ میلیارد دلار آمریکا باشد، از این مقدار حدود ۵ میلیارد دلار به بخش فرآورده‌های غذایی و خوراک انسانی اختصاص دارد و مابقی آن را کود و افزودنی‌های خوراک دام تشکیل می‌دهد. مقدار مورد استفاده صنعتی جلبک‌ها تقریباً برابر ۸ - ۷/۵ میلیون تن (وزن تر جلبک استحصالی از دریا یا پرورشی) در سال است. برداشت تجاری جلبک‌ها در ۳۵ کشور جهان از نیمکره شمالی تا جنوبی، در آبهای سرد، معتدل تا گرمسیری صورت می‌گیرد. کشور چین یکی از بزرگترین تولید کنندگان جلبک‌های خوراکی در دنیا است و سالانه حدود ۵ میلیون تن برداشت می‌کند. ۷۴ گونه جلبک در چین به مصرف خوراکی می‌رسد. خوشبختانه در کشور ما به دلیل شرایط جغرافیایی مناسب، گسترش جلبک‌ها آن چنان است که بسیاری از انواع تولیدکننده مواد اولیه دارویی را داریم و می‌توانیم با بهره‌گیری از آن‌ها از ورود این مواد از خارج جلوگیری کنیم. در ایران جلبک‌های دریایی در سواحل جنوبی کشور بویژه در سواحل سیستان و بلوچستان (چابهار) به فراوانی یافت می‌شوند و از هر سه گروه جلبک‌های سبز یا کلروفیت، جلبک‌های قهوه‌ای یا فتوفیت و جلبک‌های قرمز یا رودوفیت در این منطقه وجود دارند (سهرابی پور و همکاران، ۱۳۸۲). طی تحقیقی که قرنجیک و همکاران در سال (۱۳۸۷) انجام دادند ۶۹ گونه جلبک شناسایی گردید، از این تعداد ۱۶ گونه جلبک سبز، ۱۸ گونه جلبک قهوه‌ای و ۳۵ گونه جلبک قرمز بود. از مهمترین خانواده جلبک‌های قهوه‌ای می‌توان به، Dictyotaceae و Sargassaceae اشاره نمود. وزن تر گونه‌های جلبکی برداشت شده طی این سال (۱۳۸۷) از کل مناطق ساحلی استان ۱۰،۲۸۶،۳۴۰/۳ کیلوگرم بود که از این مقدار، ۲،۹۵۵،۹۶۳/۹ کیلوگرم (-) ۲۸/۷ درصد) جلبک قهوه‌ای بود. میانگین ماهانه جلبک‌های قهوه‌ای ۲۹۵،۳۲۷/۹ کیلوگرم بدست آمد. بیشترین میزان تراکم مربوط به منطقه چابهار با مقدار ۱۵/۴ کیلوگرم بر مترمربع و کمترین آن مربوط به منطقه جود با مقدار ۴/۹ کیلوگرم بر مترمربع بدست آمد (قرنجیک و همکاران، ۱۳۸۷)، حدوداً ۵۲ گونه جلبک قهوه‌ای از جنس *Padina* شناسایی شده که ۳ گونه *Padina australis* و *Padina distromatic* و *Padina boergesenii* در خلیج فارس نیز شناسایی شده‌است و با توجه به اینکه جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* در مناطق جزر و مدی رشد می‌کند، برداشت آن به راحتی و با هزینه کم قابل انجام است.

میزان پروتئین در جلبک‌های قهوه‌ای از ۵ تا ۱۴ درصد متغیر است. این مقدار پروتئین حتی از پروتئین موجود در غلات، حبوبات و تخم مرغ هم بیشتر است (Kathiresan, 1992). بدلیل بالا بودن میزان پروتئین مناسب در جلبک‌های قهوه‌ای محتوای پروتئینی محصولاتی که در مزارع (سویا) با کود جلبکی کشت می‌شوند تا ۷ درصد افزایش می‌یابد. جلبک‌های دریایی بعنوان یک منبع عالی از مواد معدنی می‌باشند. میزان املاح معدنی انواع گونه‌های جلبکی متفاوت است و عواملی مثل قرار گرفتن در برابر موج، فصل، عوامل زیست‌محیطی و عوامل فیزیولوژیکی هم در محتوای مواد معدنی جلبک تأثیر دارد. جلبک‌های قهوه‌ای ماده اصلی استخراج آلژینات می‌باشند که در صنایع غذایی برای تولید محصول با کیفیت و قدرت ماندگاری مطلوب استفاده می‌شوند (Manivannan et al., 2009).

با توجه به تحقیقات انجام شده در زمینه شناسایی و کاربرد جلبک‌های سواحل جنوبی کشور و با توجه به اثرات متعددی که استفاده از جلبک‌ها دارند، شناخت این ذخایر و قابلیت‌های کاربردی آنها لازم است تا بر اساس آن بتوان به نحو مطلوب این منابع طبیعی ملی را مورد بهره‌برداری قرار داد. هدف این تحقیق، تعیین ترکیبات و مواد معدنی موجود در گونه *Padina boergesenii* است. که در آینده می‌تواند به عنوان تأمین بخشی از انواع مکمل‌های غذایی مورد استفاده قرار گیرد.

مواد و روش‌ها

نمونه‌های جلبک گونه *Padina boergesenii* از ناحیه شرقی هامون در جزیره قشم در ۵۵ تا ۵۷ درجه طول و ۲۵ تا ۲۷ درجه عرض جغرافیایی که در دهانه تنگه هرمز قرار دارد در تاریخ اول بهمن ماه ۱۳۸۹ و ۱۵ فروردین ماه ۱۳۹۰ از منطقه جزر ومدی به روش غواصی جمع‌آوری شد. طبق گزارش اداره هواشناسی، دمای آب‌های خلیج فارس در فصل زمستان 20 ± 5 درجه سانتی‌گراد و در فصل بهار 35 ± 5 درجه سانتی‌گراد بود، بنابراین تصمیم گرفته شد ترکیب‌های شیمیایی و معدنی *Padina boergesenii* در فصل بررسی شود (فلش در شکل ۱ ایستگاه نمونه برداری را نشان می‌دهد).



شکل ۱ - نقشه محل نمونه برداری (google maps, 2011) جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* در ساحل شرقی

جزیره قشم سال ۱۳۸۹-۱۳۹۰

نمونه‌ها پس از شستشوی مقدماتی توسط آب شیرین و جدا کردن مواد زائد از آن‌ها داخل کیسه‌های پلاستیکی نگهداری و در دمای ۲۰- درجه سانتی‌گراد منجمد شدند و به آزمایشگاه واحد علوم و تحقیقات منتقل گردیدند، جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* مورد بیومتری قرار گرفته و با استفاده از کلیدهای شناسایی، سایت *Algae Base* گونه آن مورد شناسایی قرار گرفت.

جهت تعیین ترکیب شیمیایی و معدنی از محلول‌های شیمیایی ساخت کارخانه Merk کشور آلمان استفاده شد. کلیه دستگاه‌های شیشه‌ای مورد استفاده از کارخانه Duran کشور آلمان تهیه گردید.

پروتئین به روش ماکروکدال (در سه مرحله هضم توسط اسید سولفوریک غلیظ و کاتالیزور هضم، تقطیر توسط اسید بوریک و محلول سود ۵۰ درصد و تیتراسیون توسط اسید کلریدریک) (Aguilera et al., 2005)، چربی به روش سوکسله، نمونه رطوبت‌گیری شده با کمک حلال آلی اتر دوپترو با نقطه جوش ۴۰ تا ۶۰ درجه سانتی‌گراد و دستگاه سوکسله (پروانه، ۱۳۷۴)، فیبر به روش هیدرولیز اسیدی و بازی (رفلاکس) از نمونه رطوبت و چربی گرفته، توسط اسید سولفوریک ۰/۲۵۵ نرمال، محلول سود ۰/۳۱۳ نرمال، دی اتیل اتر و متانول (Robledo & Pelegrin, 1997). کربوهیدرات به روش Kochert

توسط دستگاه اسپکتروفوتومتر مدل T60 U Spectrometr ساخت کشور ویتنام با طول موج ۴۸۰ نانومتر (Kochert, 1978) خاکستر به روش حرارتی به کمک کوره الکتریکی مدل Exciton Co. Ltd 1200 ساخت ایران با دمای ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد (Aguilera et al., 2005).

تعیین میزان املاح معدنی به شرح زیر صورت گرفت: فسفر توسط هضم با اسید نیتریک غلیظ و دستگاه اسپکتروفوتومتر مدل T60 U Spectrometr ساخت کشور ویتنام با طول موج ۴۳۰ نانومتر و ید به روش Foss توسط دستگاه اسپکتروفوتومتر با طول موج ۴۲۰ نانومتر (Kirk & Sawyer, 1991). سلنیوم، کلسیم، آهن، منیزیم، روی، مس، منگنز و کبالت توسط دستگاه اسپکتروفوتومتری جذب اتمی مدل VARIAN SPECTRAA.200 ساخت کشور آمریکا و سدیم و پتاسیم توسط دستگاه فلیم‌فوتومتری مدل FLAME PHOTOMETR 410 SHERWOOD ساخت کشور انگلستان اندازه‌گیری شدند. برای اندازه‌گیری املاح معدنی ابتدا نمونه مورد نظر در ماکروویو آزمایشگاهی مدل MILESTON ITALY ساخت کشور ایتالیا هضم و سپس به دستگاه اسپکتروفوتومتری جذب اتمی منتقل شد (Manivannan et al., 2009).

جهت افزایش دقت هر آزمایش ۳ بار تکرار شده و میانگین نتایج به عنوان پاسخ در نظر گرفته شد. در این تحقیق آنالیز آماری داده‌ها توسط نرم افزار SPSS و آزمون *T*-student انجام گردید و تجزیه و تحلیل آماری صورت گرفت.

نتایج

جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* دارای رنگ قهوه‌ای نسبتاً تیره با سطحی سفید گچی در قسمت مرکزی است که به دلیل رسوب کربنات کلسیم روی خارجی ترین سطح تال جلبک می‌باشد، گونه *Padina boergesenii* دارای تالهای نازک و به شکل بادبزنی یا پیاله‌ای می‌باشد، ردیف‌هایی از موهای میکروسکوپی بر روی سطح تال این جلبک وجود دارد، *Padina boergesenii* از قسمت ریشه تا نوک برگ توسط خط کش اندازه‌گیری شد (شکل ۳) و بطور میانگین عدد ۱۳ سانتی‌متر برای طول و عدد ۱۴/۵ سانتی‌متر برای عرض این جلبک بدست آمد.



شکل ۲-
جلبک



شکل ۳- جلبک قهوه ای *Padina boergesenii* اندازه گیری طول

نتایج آنالیز ترکیب‌های مغذی جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* بر حسب درصد در وزن خشک در فصول بهار و زمستان در جدول شماره (۱) ارائه شده است.

جدول ۱- مواد مغذی جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* ساحل شرقی جزیره قشم در بهار ۱۳۹۰ و زمستان ۱۳۸۹

T-test	میانگین و انحراف معیار بهار ۱۳۹۰	میانگین و انحراف معیار زمستان ۱۳۸۹	ترکیب‌های شیمیایی
$P \leq 0.05$	$12/26 \pm 0.15$	$12/63 \pm 0.42$	پروتئین
$P \leq 0.05$	0.14 ± 0.36	0.32 ± 0.32	چربی
$P \leq 0.05$	$25/977 \pm 5/634$	$15/2438 \pm 0.649$	کربوهیدرات
$P \geq 0.05$	$4/67 \pm 0.709$	$3/83 \pm 0.112$	فیبر
$P \leq 0.05$	$13/29 \pm 0.1$	$11/14 \pm 0.1$	خاکستر
$P \leq 0.05$	$71/41 \pm 0.81$	$71/39 \pm 0.616$	رطوبت

نتایج حاصل از آزمون‌های عناصر معدنی (ماکرو المان‌ها و میکرو المان‌ها) جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* بر حسب میلی‌گرم بر کیلوگرم در فصول بهار و زمستان در جدول شماره (۲) ارائه گردیده است.

جدول ۲- عناصر معدنی جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* ساحل شرقی جزیره قشم در بهار ۱۳۹۰ و زمستان ۱۳۸۹

عناصر معدنی	میانگین و انحراف معیار زمستان ۱۳۸۹	میانگین و انحراف معیار بهار ۱۳۹۰	T-test
سدیم	$۸۷۲۸ \pm ۱۰۳۲/۴۲۶$	$۱۰۸۷۴/۷۴ \pm ۱۶۴۶/۹۵۸$	$P \geq ۰/۰۵$
پتاسیم	$۴۶۱۲/۹۷ \pm ۶۰۲/۹۹۲$	$۱۰۵۹۴/۶ \pm ۶۹۲/۶۷۹$	$P \leq ۰/۰۵$
کلسیم	$۷۸۲۰/۹۳ \pm ۶۰/۸۷$	$۷۵۵۴ \pm ۲۹/۷۹۹$	$P \leq ۰/۰۵$
آهن	$۲۲۶۵/۶۶۷ \pm ۲۲۴/۵۹$	$۱۱۶۰/۳۳۳ \pm ۱۹/۸۵$	$P \leq ۰/۰۵$
منیزیم	$۶۸۰۵/۳۳ \pm ۱۵۴/۲۱۲$	$۵۵۶۹/۳۳ \pm ۱۱/۰۱۵$	$P \leq ۰/۰۵$
مس	$۱۲/۵ \pm ۰/۶۲۴$	$۱۱/۷ \pm ۰/۸۳$	$P \geq ۰/۰۵$
روی	$۳۱/۳۶ \pm ۲/۵۱۸$	$۳۴/۲۹ \pm ۱/۴۲۱$	$P \geq ۰/۰۵$
سلنیوم	$۵۲۶ \pm ۱۴/۰۴۷$	۵۷۲ ± ۹	$P \leq ۰/۰۵$
منگنز	$۷۲ \pm ۹/۰۱$	$۱۴۷ \pm ۲۲/۱۸۸$	$P \leq ۰/۰۵$
کبالت	$۱/۲ \pm ۰/۳۲۱$	$۲/۶ \pm ۰/۴۰۴$	$P \leq ۰/۰۵$
ید	$۰/۱۷ \pm ۰/۰۲۱$	$۰/۱۱ \pm ۰/۰۱۱۵$	$P \leq ۰/۰۵$
فسفر	$۳۹۱ \pm ۱۰/۴۰۸$	$۴۴۳ \pm ۴۰/۴۱۴$	$P \geq ۰/۰۵$

بحث و نتیجه گیری

جلبک‌های دریایی یک منبع غنی از مواد معدنی می‌باشند، علیرغم تفاوت مقدار مواد معدنی در گونه‌های مختلف، عواملی مانند قرار گرفتن در برابر موج، فصل، عوامل زیست محیطی و عوامل فیزیولوژیکی هم در محتوای مواد معدنی جلبک تأثیر دارد (Manivannan et al., 2009).

آنالیز شیمیایی جلبک قهوه‌ای گونه *Padina boergesenii* نشان داد مقدار پروتئین این جلبک در فصل زمستان $12/63 \pm 0/42$ درصد و در فصل بهار $12/26 \pm 0/15$ درصد وزن خشک می‌باشد. پروتئین جلبک‌های قهوه‌ای غالباً بین ۵ تا ۱۴ درصد وزن خشک آن‌ها گزارش شده است (Soriano et al., 2006) در حالیکه بر اساس نتایج سوریانو و همکاران در سال (1997)، میزان پروتئین در جلبک قهوه‌ای گونه *Sargassum vulgare* ۱۵/۷۶ درصد بود و در جلبک *Padina gymnospora* (Soriano et al., 2006) و در جلبک *Padina boergesenii* میزان پروتئین ۹/۸۶ درصد گزارش شده که نسبت به *Padina boergesenii* مورد تحقیق که ۱۲ درصد پروتئین دارد، پروتئین کمتری دارد (Robledo & Pelegrin, 1997). اختلاف بین میانگین‌های پروتئین در جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* در دو فصل بهار و زمستان معنی‌دار است ($P \leq 0/05$).

درصد چربی جلبک *Padina boergesenii* در فصل زمستان تقریباً دو برابر فصل بهار بدست آمد. چربی در بهار برابر $0/14 \pm 0/36$ درصد و در زمستان $0/32 \pm 0/33$ درصد وزن خشک بدست آمد. اختلاف بین میانگین‌های چربی در جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* در دو فصل بهار و زمستان معنی‌دار است ($P \leq 0/05$).

Akhtar & Sultana در سال ۲۰۰۲ مطالعات مشابهی را در خصوص *Padina pavonia* انجام دادند، نتایج آنها نشان داد که *Padina pavonia* دارای میزان چربی ۰/۵ درصد می‌باشد که بالاتر از مقدار چربی *Padina boergesenii* تعیین شده در این پژوهش می‌باشد (Akhtar & Sultana, 2002). در صورتیکه میزان چربی در جلبک *Padina gymnospora* ۰/۱۱ درصد گزارش شده که کمتر از میزان چربی *Padina boergesenii* بدست آمده در این پژوهش می‌باشد (Robledo & Pelegrin, 1997).

میزان کربوهیدرات این جلبک در بهار برابر $25/977 \pm 5/634$ درصد و در زمستان برابر $15/2438 \pm 0/649$ درصد وزن خشک بدست آمد، کربوهیدرات این جلبک در مقایسه با کربوهیدرات گونه‌های دیگر پادینا از جمله *Padina gymnospora* که کربوهیدرات آن برابر ۱/۸۶ درصد گزارش شده است قابل توجه است (Robledo & Pelegrin, 1997). لذا می‌توان بیان کرد که جلبک *Padina boergesenii* از میزان کربوهیدرات بالایی بخصوص در فصل بهار برخوردار است (Manivannan et al., 2009) البته جلبک *Sargassum vulgare* دارای میزان کربوهیدرات برابر ۶۷/۸۰ درصد می‌باشد که بیشتر از کربوهیدرات جلبک *Padina boergesenii* است (Soriano et al., 2006). اختلاف بین میانگین‌های کربوهیدرات در جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* در دو فصل بهار و زمستان معنی‌دار است ($P \leq 0/05$).

با توجه به اینکه میزان کربوهیدرات در جلبک‌ها با میزان دما، شوری آب و مدت تابش نور خورشید نسبت مستقیم و با میزان پروتئین نسبت معکوس دارد، نتایج بدست آمده در این تحقیق با نتایج مطالعات سوریانو و همکاران در برزیل بر روی گونه‌های *Gracilaria cervicornis* و *Sargassum vulgare* مطابقت دارد (Soriano et al., 2006).

میزان فیبر *Padina boergesenii* در فصل زمستان برابر $3/8 \pm 0/112$ درصد) وزن خشک بدست آمد که در مقایسه با میزان فیبر این گونه در فصل بهار $4/7 \pm 0/709$ درصد) کمتر می‌باشد. میزان فیبر این جلبک از *Caulerpa racemosa* که ۱/۳۶ درصد گزارش شده بالاتر است، در حالیکه مقدار فیبر جلبک *Gracilaria cervicornis* ۵/۶۵ درصد می‌باشد که بالاتر از مقدار فیبر *Padina boergesenii* است (Soriano et al., 2006).

اختلاف بین میانگین‌های فیبر در جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* ثبت شده در دو فصل بهار و زمستان معنی‌دار نمی‌باشد ($P \geq 0.05$).

درصد بالای پروتئین، فیبر، کربوهیدرات و پایین بودن درصد چربی در *Padina boergesenii* از مزایای بسیار ارزشمند این ماده غذایی به حساب می‌آید، در این تحقیق مقادیر پروتئین و چربی در فصل زمستان بیشتر از فصل بهار و مقادیر کربوهیدرات، فیبر و رطوبت در فصل بهار بیشتر از فصل زمستان بدست آمد.

با بدست آوردن درصد ماده خشک کربوهیدرات، چربی و پروتئین در دو فصل، ارزش غذایی جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* در دو فصل بهار و زمستان بر حسب کیلوکالری بدست آمد (افاکس و کامرون، ۱۳۷۶). ارزش غذایی جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* در فصل بهار ۱۵۴/۲۰۸ کیلوکالری و در زمستان ۱۱۴/۴۷ کیلوکالری می‌باشد.

میزان کلسیم جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* در فصل زمستان برابر $60/9008 \pm 7820/93$ میلی گرم بر کیلو گرم و در فصل بهار برابر $29/79 \pm 7554$ میلی گرم بر کیلو گرم در وزن خشک بدست آمد. میزان کلسیم جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* از کلسیم جلبک‌هایی مثل *Hypnae valentia* (با میزان کلسیم ۲۰۰ ppm) از *Ulva lactuca* (با میزان کلسیم ۲۵۰ ppm) از گروه جلبک‌های سبز و جلبک *Padina gymnospora* (با میزان کلسیم ۴۰۰۰ ppm) بیشتر می‌باشد (Manivannan et al., 2009).

میزان سدیم *Padina boergesenii* در زمستان برابر $1032/42 \pm 8728$ میلی گرم بر کیلو گرم و در فصل بهار برابر $1646/95 \pm 10874/74$ میلی گرم بر کیلو گرم در وزن خشک بود که این مقدار سدیم بیشتر از سدیم *Hypnae valentiae* (با مقدار سدیم ۲۹۰ میلی گرم بر کیلو گرم) از گروه جلبک‌های قرمز (Robledo & Pelegrin, 1997) و همچنین بیشتر از سدیم *Padina gymnospora* (با مقدار سدیم ۶۵۰ میلی گرم بر کیلو گرم) می‌باشد (Manivannan et al., 2008). اختلاف بین میانگین مقادیر سدیم در دو فصل بهار و زمستان در جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* معنی‌دار نمی‌باشد ($P \geq 0.05$).

میزان پتاسیم *Padina boergesenii* در بهار برابر $692/67 \pm 10594/6$ میلی گرم بر کیلوگرم و در زمستان برابر $692/67 \pm 4612/97$ میلی گرم بر کیلوگرم در وزن خشک بود که این مقدار پتاسیم بیشتر از پتاسیم *Padina gymnospora* (با میزان پتاسیم ۲۵۰ میلی گرم بر کیلوگرم) و پتاسیم *Hypnae valentiae* (با میزان پتاسیم ۲۱۰۰ میلی گرم بر کیلوگرم) می‌باشد (Manivannan et al., 2008). در صورتیکه پتاسیم جلبک *Lemania australis* در منطقه *Serou* (با پتاسیم ۴۵۵۹۸ میلی گرم بر کیلو گرم) بیشتر از میزان پتاسیم *Padina boergesenii* می‌باشد (Bino, 2011). اختلاف بین میانگین مقادیر پتاسیم، در جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* در دو فصل بهار و زمستان معنی‌دار است ($P < 0.05$).

میزان منیزیم در *Padina boergesenii* در بهار برابر $11/015 \pm 5569/33$ میلی گرم بر کیلوگرم و در زمستان برابر $154/212 \pm 6805/33$ میلی گرم بر کیلوگرم در وزن خشک می‌باشد و طبق مطالعات کالی و همکاران در سال 2001 در سواحل Estonia میزان منیزیم جلبک *Fucus vesiculosus* برابر ۴۳۰۰ میلی گرم بر کیلوگرم بود که کمتر از مقدار منیزیم *Padina boergesenii* می‌باشد (Trus et al., 2001). اختلاف بین میانگین مقادیر منیزیم در

جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* در دو فصل بهار و زمستان معنی‌دار است ($P < 0.05$)
مقدار آهن در *Padina boergesenii* در بهار برابر $19/85 \pm 1160/333$ میلی گرم بر کیلوگرم و در زمستان برابر $224/59 \pm 2265/67$ میلی گرم بر کیلوگرم بدست آمد که نسبت به *Padina gymnospora* (با مقدار آهن ۴۰

میلی‌گرم بر کیلوگرم) و جلبک *Ulva lactuca* (با مقدار آهن $883/28$ میلی‌گرم بر کیلوگرم) بیشتر می‌باشد (Robledo & Pelegrin, 1997) در صورتیکه میزان آهن در جلبک *Lemania australis* (برابر 2512 میلی‌گرم بر کیلوگرم) گزارش شده است که بیشتر از میزان آهن *Padina boergesenii* می‌باشد (Bino, 2011) اختلاف بین میانگین مقادیر آهن، در جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* در دو فصل بهار و زمستان معنی‌دار است ($P < 0/05$).

مقدار سلیوم در جلبک *Padina boergesenii* در زمستان برابر $14/047 \pm 526$ میلی‌گرم بر کیلوگرم و در فصل بهار برابر 9 ± 572 میلی‌گرم بر کیلوگرم می‌باشد، سلیوم دارای خاصیت آنتی‌اکسیدانی قوی می‌باشد و نقش مهمی در عملکرد غده تیروئید دارد، در روز 400 میکروگرم (تقریباً معادل $0/4$ ppm) سلیوم برای بدن انسان لازم است (Belton, 2006). سلیوم *Padina boergesenii* نسبت به سلیوم جلبک‌های گونه *Sargasum sinicola* و *Caulerpa sertularioides* که $0/2$ میلی‌گرم بر کیلوگرم می‌باشد بیشتر است (Rodriguez Costamedia et al., 2006). اختلاف بین میانگین مقادیر سلیوم در جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* در دو فصل بهار و زمستان معنی‌دار است ($P < 0/05$).

مقدار فسفر در *Padina boergesenii* در دو فصل زمستان و بهار به ترتیب برابر 391 و 443 میلی‌گرم بر کیلوگرم با انحراف معیار $10/408$ و $40/414$ بدست آمد، جلبک کلپ (لامیناریا) از گروه جلبک‌های قهوه‌ای دارای مقدار فسفر $84/7$ میلی‌گرم بر کیلوگرم می‌باشد در نتیجه میزان فسفر در *Padina boergesenii* بالاتر از جلبک کلپ می‌باشد (Skibola, 2004). اختلاف بین میانگین مقادیر فسفر، در جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* در دو فصل بهار و زمستان معنی‌دار نیست ($P \geq 0/05$).

مقدار ید در *Padina boergesenii* در دو فصل زمستان و بهار به ترتیب برابر $0/17$ و $0/11$ میلی‌گرم بر کیلوگرم با انحراف معیار $0/02$ و $0/011$ بدست آمد اختلاف بین میانگین مقادیر ید، در جلبک قهوه‌ای *Padina boergesenii* در دو فصل بهار و زمستان معنی‌دار است ($P \leq 0/05$). جلبک کلپ (لامیناریا) دارای مقدار ید $0/415$ میلی‌گرم بر کیلوگرم می‌باشد، ید نیز از عناصر مهمی است که در عملکرد غده تیروئید نقش دارد (Skibola, 2004). نتایج حاصل از این تحقیق نشان می‌دهد که *Padina boergesenii* در فصل زمستان آهن، کلسیم، منیزیوم، مس و ید بیشتری نسبت به فصل بهار دارد و ترکیب‌های معدنی پتاسیم، سدیم، روی، سلیوم، منگنز، فسفر *Padina boergesenii* در فصل بهار بیشتر از فصل زمستان می‌باشند.

بالا بودن مواد معدنی، بخصوص کلسیم: در فصل زمستان $60/908 \pm 7820/93$ میلی‌گرم بر کیلوگرم در فصل بهار $29/79 \pm 7554$ میلی‌گرم بر کیلوگرم سدیم: در زمستان $1032/42 \pm 8728$ میلی‌گرم بر کیلوگرم و در بهار $1646/95 \pm 10874/74$ میلی‌گرم بر کیلوگرم پتاسیم: در بهار $692/67 \pm 10594/6$ میلی‌گرم بر کیلوگرم و در زمستان $692/67 \pm 4612/97$ میلی‌گرم بر کیلوگرم و سلیوم: در زمستان $14/047 \pm 526$ میلی‌گرم بر کیلوگرم و در بهار 9 ± 572 میلی‌گرم بر کیلوگرم و وجود عناصر کمیاب و مفیدی چون روی، منگنز، مس و کبالت در *Padina boergesenii* در مقایسه با سایر جلبک‌های قهوه‌ای نشان می‌دهد که این جلبک خواص درمانی مفیدی دارد و جلبک *Padina boergesenii* را یک ماده غذایی سودمند ساخته است.

منابع

- افاکس، ب. و کامرون، آ.ج. و کوهی‌کمالی، د. ۱۳۷۶. دانش غذا. تغذیه و سلامتی. چاپ اول. چاپ رستمخانی. تهران.
پروانه، و. ۱۳۷۴. کنترل کیفی و آزمایش‌های شیمیایی مواد غذایی. انتشارات دانشگاه تهران. ایران.

سهرابی پور، ج.، نژادستاری، ط.، اسدی، م.، قهرمان، ا. و ربیعی، ر. ۱۳۸۲. تحقیقی پیرامون تولید جلبک قهوه‌ای و تاثیر عوامل اکولوژیک بر روی این گونه‌ها در سواحل بندر لنگه. پژوهش و سازندگی. ۵۹.

قرنجیک، م.، کیانمهر، ه. و حسینی، م. ۱۳۸۷. برآورد میزان زیتوده جلبکهای دریایی منطقه بین جزر و مدی دریای عمان. مجله علمی شیلات ایران، ۱۷ (۴): ۱۱۰-۱۰۱.

کیان مهر، ه. ۱۳۸۴. بیولوژی جلبک‌ها. انتشارات دانشگاه فردوسی مشهد. ایران.

- Akhtar, P. & Sultana, V. 2002. Biochemical studies of some sea weed species from Karachi coast. Zool. Surv., 14:1-4.
- Aguilera Morales, M., Casas Valdez, M., Carrilo Domingez, S., Gonzalez Acosta, B. & Perez Gil, F. 2005. Chemical composition and microbiological assay of marine alga *Enteromorpha spp.* as a potential food source. Journal of Food Composition and Analysis, 18: 79-88.
- Belton, P.S. 2006. Trace element analysis of food and diet. School of Chemical Sciences. University of East Anglia, UK.
- Bino, C., Sharat, N., Rajmuhon, N., Rajendro, M., Sudarshan, A., Chakraborty, S. & Ram, S. 2011. Trace elements in *Nungsham*, The red edible algae of Manipur. International Journal of Applied Biology and Pharmaceutical Technology Volume: 2: Issue-1, 198-203
- Kathiresan, D. 1992. Seaweed a promising food for future. Pak. Seaweed Digest. Vol. 5, 11-12.
- Kirk, R. & Sawyer, R. 1991. Pearsons composition and analysis of foods. Ninth edition, Vol 1, Longman, UK.
- Kochert, G. 1978. Carbohydrate determination by the phenolsulfuric acid method. In: Helebus, J.A., Grige, J.S. gedo. Hand book of phycological method. Cambridge Univ. Press. UK.
- Manivannan, K., Thirumaran, G., KarthikaiDevi, G. & Anantharaman, P. 2008. Mineral composition of marine macro algae from Mandapam coastal regions: Southeast coast of India. American, Eurasian Journal of Botany, 1 (2): 58-67.
- Manivannan, K., Thirumaran, G., Karthikaidevi, G., Anantharaman, P. & Balasubramanian, T. 2009. Proximate composition of different group of sea weeds from Vedalai coastal waters (Gulf of Mannar): Southwest coast of India, Middle East Journal of Scientific Research, 4(2):72-77.
- Robledo, D. & Pelegrin, Y. 1997. Chemical and mineral composition of six potentially edible sea weed species of Yucatan. Botanica Marina, 40:301-306.
- Rodríguez-Castañeda, A. P., Ignacio Sánchez-Rodríguez, E., Evgueni, N., Shumilin, & Sapozhnikov, D. 2006. Element concentrations in some species of seaweeds from La Paz Bay and La Paz
- Skibola, CF. 2004. The effect of *Fucus vesiculosus*, an edible brown seaweed, upon menstrual cycle length and hormonal status in three pre-menopausal women: a case report. BMC Complement Altern Med., 4: 10-18.
- Soriano, M. E., Fonseca, P.C., Carneiro, M.A.A. & Moreira, W.S.C. 2006. Seasonal variation in the chemical composition of two tropical sea weeds. Bioresource Technology, 97: 2402- 2406.

Trus, K., Vaher, M. & Taure, I. 2001. Alga biomass from *Fucus vesiculosus* (Phaeophyta): Investigation of the mineral and alginate components. Estonian. Acad.sci.chem., 50(2): 95–103.

www.algaebase.org/search/species/detail/?species_id=13124747. *Padina boergesenii*
Allender & Kraft 1983

<http://maps.google.com>