

بررسی ۳ فلز سنگین (Ni, Cu, Pb) در آبشش ماهی صافی موجدار (*Siganus javus*) و رسوبات سواحل استان بوشهر

چکیده

هدف از انجام این مطالعه بررسی و سنجش ۳ فلز سنگین سرب، نیکل و مس در آبشش ماهی صافی موجدار (*Siganus javus*) و رسوبات سواحل استان بوشهر می‌باشد. به همین منظور ۶۰ قطعه ماهی و ۹ نمونه رسوب در ۳ ایستگاه (بندر کلات، بندر دیر، خلیج ناییند) براساس نوع کاربری در سواحل بوشهر انتخاب و از تیر تا بهمن ۱۳۹۴ نمونه برداشت شد. آماده سازی و آنالیز نمونه‌ها طبق روش استاندارد آزمایشگاهی MOPPAM و به کمک دستگاه جذب اتمی (Savant AA) صورت گرفت. نتایج نشان داد که میزان تجمع فلزات در رسوبات بندرکلات، بندر دیر و خلیج ناییند به ترتیب فلز سرب $46/5/42$ ، فلز نیکل $16/33/5/42$ ، فلز مس $9/68/17/7$ میکروگرم بر گرم بود که این اختلاف در ایستگاه‌های مختلف به جز فلز مس در بقیه فلزات معنی‌دار بود ($P < 0.05$). بطور کلی روند جذب فلزات در رسوبات به صورت نیکل $>$ سرب $>$ مس در بدین ایستگاه با استانداردهای رسوب شناسی امریکا و کانادا همگی فلزات پایین تر از حد مجاز بودند. نتایج بررسی میزان جذب فلزات آبشش ماهی نشان داد که بطور کلی میزان جذب فلز سرب، نیکل و مس به ترتیب $0.056/0.012/0.012$ میکروگرم بر گرم بود ($P < 0.01$). نتایج آزمون هم‌ستگی پیرسون نشان داد که شاخص وزن و طول کل با میزان جذب فلزات سرب و نیکل رابطه مستقیم معنی‌داری وجود دارد. همچنین در بررسی روابط بین تجمع فلزات؛ بین فلز نیکل با فلز مس و سرب رابطه مستقیم معنی‌داری مشاهده شد. بیشترین تجمع فلز سرب، نیکل و مس در آبشش ماهیان به ترتیب در بندر دیر، بندر کلات و خلیج ناییند مشاهده شد؛ و این اختلاف از نظر آماری معنی‌دار بود ($P < 0.01$)؛ و در مقایسه با حد مجاز استاندارد WHO همگی فلزات بالاتر از حد مجاز بود.

واژگان کلیدی: آبشش، رسوبات، ماهی صافی موجدار، فلزات سنگین، بوشهر.

مقدمه

فلزات سنگین آلاینده‌های پایداری هستند که بخش عمده‌ای از آلاینده‌های واردشده به آبهای ساحلی را تشکیل می‌دهند. بیشتر این آلاینده‌ها بر اثر عوامل طبیعی و غیرطبیعی، به طور مستقیمی و غیرمستقیمی وارد اکوسیستم‌های آبی، نظیر رودخانه‌ها، دریاها و درنهایت اقیانوس‌ها می‌شوند. به طور کلی فلزات سنگین از جمله منابع آلاینده‌ای می‌باشند که اگر وارد محیط‌زیست شوند دستخوش تخریب قرار نمی‌گیرند و این برخلاف سایر منابع آводگی است که قابلیت تخریب بیولوژیکی و شیمیایی دارند (Yoshida *et al.*, 2006) (بنابراین می‌توان گفت وجود برخی فلزات در محیط، حتی در غلظت پایین می‌تواند خطر جدی برای زیستمندان آن منطقه محسوب شود. صنایع مانند معدن استخراج فلزات، کارخانه‌ها ماشین، صنایع شیمیایی و الکترونیکی، آبکاری فلزات، قلیاکاری، کارخانه‌های ذخیره‌سازی بازی و غیره هرساله مقدار زیادی از فلزات سنگین آل‌های زائد را تولید می‌کنند (Sheppard *et al.*, 2010). از آنجاکه این عناصر قابلیت تجزیه زیستی ندارند، افزایش غلظت آن‌ها در محیط‌زیست دریا می‌تواند زیان‌هایی را برای سلامت موجودات زنده در پی داشته باشد (Mazej *et al.*, 2010). فلزات سنگین به دوطبقه فلزات واسطه و شبیه فلزات

تقسیم‌بندی می‌شوند. فلزات واسطه (روی، مس، کبالت، آهن و منگنز) شامل عناصر ضروری برای عامل متابولیک (زیستی) اعضاء در غلظت‌های پائین بوده و در غلظت‌های بالا سمی هستند. بر عکس شبه فلزات (آرسنیک، کادمیوم، سرب و جیوه) معمولاً برای فعالیت‌های زیستی موردنیاز نیستند و در غلظت‌های پائین نیز سمی می‌باشند (Elsagh and Rabani, 2010). سرب یکی از چهار فلزی است که بیشترین عوارض را بر سلامتی انسان دارد. اختلال بیوستتر هموگلوبین و کم‌خونی، افزایش فشارخون، آسیب به کلیه، سقطجنین و نارسی نوزاد، اختلال سیستم عصبی، آسیب به مغز، ناباروری مردان، کاهش قدرت یادگیری و اختلالات رفتاری در کودکان از عوارض منفی افزایش غلظت سرب در بدن است. با توجه به اهمیت اکوسیستم‌های ساحلی و خطرات ناشی از ورود آلاینده‌های معدنی و آلی به این محیط‌ها، نظارت و ارزیابی پیوسته جهت تعیین وضعیت زیستمحیطی و انجام اقدامات احتمالی، امری ضروری به نظر می‌رسد. منطقه بوشهر به دلیل داشتن حدود ۸۰۰ سکوی نفتی و تراویکی پیرامون ۲۵۰۰ تانکر نفتی در هر سال از اهمیت اقتصادی خاصی برخوردار می‌باشد (Hosseini *et al.*, 2014). بیش از ۴۰ درصد از ذخایر گاز جهان و منابع نفتی در خلیج فارس قرار دارد. بهره‌برداری از این منابع، تردد و تخلیه آب توازن کشتی‌ها، شناورهای غولپیکر، نفتکش‌ها، ساخت جزایر مصنوعی، خشکاندن نوار ساحلی، صنایع پتروشیمی و استخراج نفت از عوامل مهم آلودگی در خلیج می‌باشد (Metian *et al.*, 2008). لازم به ذکر می‌باشد افزایش فعالیت‌های صنعتی و پالایشگاهی در منطقه عسلویه و ورود این آلاینده‌های مختلف به آبهای خلیج فارس منجر به افزایش این آلاینده‌ها خواهد شد (ربانی و همکاران, ۱۳۸۷). مطالعات زیادی در پایش میزان تجمع فلزات در رسوبات در سطح داخل و کشور انجام شده است که از می‌توان مطالعات باقری و عظیمی (۱۳۹۴) سواحل سی‌سنگان جنوب دریای خزر؛ شنبه زاده و همکاران (۱۳۹۲) رودخانه تمی مسجدسلیمان، الصاق و برمکی (۱۳۹۲) سواحل خلیج فارس، مؤذنی و همکاران (۱۳۹۲) رسوبات سطحی پارک ملی دریایی ناییند، (شمال خلیج فارس)، رزاقی و همکاران (۱۳۹۱) رسوبات سطحی خلیج نای بند و عسلویه (شمال خلیج فارس) نام برد.

ماهی صافی موجدار (*Siganus javus*) از خانواده صافی ماهیان (Siganidae) برای اولین بار در سال ۱۹۸۳ در آبهای خلیج فارس و دریای عمان و سال ۱۳۷۴ در آبهای سواحل ایران گزارش شد (اسدی و دهقانی، ۱۳۷۵). اطراف مناطق سنگی و صخره‌ای مرجانی زیست می‌کنند؛ و به صورت گله‌های کوچک حرکت کرده؛ و ماهیان جوان در مصب‌ها دیده می‌شوند، از جلیک‌های دریایی تغذیه می‌نمایند. ماهی صافی موجدار از جمله ماهیان مورد مصرف مردم منطقه بوده و بیشتر در بازار کشورهای جنوب شرقی آسیا و عربی به فروش می‌رسد (صادقی، ۱۳۸۰). استان بوشهر به دلیل مجاورت با خلیج فارس و داشتن بنادر، نیروگاه اتمی، صنایع صیادی و کشتیرانی از اهمیت ویژه‌ای برخوردار می‌باشد. هدف از انجام این مطالعه بررسی میزان جذب فلزات سنگین (مس، سرب و نیکل) در رسوبات و آبشنش ماهی صافی موجدار به عنوان یک شاخص زیستی (بیوندیکاتور) و مقایسه آن با استاندارد WHO جهت تعیین استانداردهای سلامت عمومی و حفاظت از محیط‌زیست دریایی می‌باشد.

مواد و روش‌ها

نمونه‌برداری از ماهیان و رسوبات در سواحل استان بوشهر در سه ایستگاه بر اساس نوع کاربری؛ بندر کلات (صنعتی)، بندر دیر (مسکونی- صید و صیادی) و خلیج ناییند (مسکونی- صید و صیادی) طی ۹ ماه (تیر- بهمن) ۱۳۹۳ به صورت ماهانه صورت پذیرفت. نقشه و مختصات جغرافیایی ایستگاه‌های مطالعاتی در (شکل ۱) و (جدول ۱) نشان داده شده است.



شکل ۱: موقعیت ایستگاه‌های نمونه‌برداری در خلیج فارس، اقتباس از Google Earth.

جدول ۱: مختصات جغرافیایی ایستگاه‌های مطالعاتی.

ایستگاه	طول جغرافیایی	عرض جغرافیایی	عمق نمونه‌برداری
بندر کلات	۵۱°۸'۵۰.۱۳"E	۲۸°۲۴'۱/۷۶"N	۲۵ سانتی‌متر
بندر دیر	۵۱°۵۶'۶/۷۷"E	۲۷°۴۹'۴۴/۷۲"N	۲۵ سانتی‌متر
خلیج نایبند	۵۲°۳۷'۵۲/۰.۳"E	۲۷°۲۴'۴۷/۱۴"N	۲۵ سانتی‌متر

جهت نمونه‌برداری رسوبات از بستر سواحل از گرب ون وین استفاده شد. در مجموع ۹ نمونه رسوبی از ۳ ایستگاه جمع‌آوری گردید. رسوبات در درون کیسه‌های پلاستیکی و در دمای ۴ درجه سانتی‌گراد به آزمایشگاه تحقیقات دانشگاه علوم و فنون دریایی خرمشهر منتقل گردید و تا زمان آنالیز در دمای ۲۰-درجه سانتی‌گراد در فریزر نگهداری شدند (APHA, 2005). کلیه نمونه‌ها تحت دمای ۵۰-۵۵ درجه سانتی‌گراد به مدت ۷۲ ساعت خشک و از الک نمره ۶۳ میکرون عبور داده شدند (Moria *et al.*, 2004). ۱ گرم از هر نمونه در هاون عقیق به آرامی پودر نموده و در زیر هود با ۷ میلی‌لیتر اسید نیتریک غلیظ و اسید کلریدریک به نسبت ۳ به ۱ درون لوله آزمایش مخلوط شده و بر روی Hotplate در دمای ۹۵ درجه سانتی‌گراد به مدت ۱ ساعت هضم گردید. پس از خنک شدن ۵ میلی‌لیتر HF به محلول اضافه شد. محلول هضم شده با استفاده از NHCl در بالن ژوژه ۵۰ میلی‌لیتری رقیق شدند و سپس نمونه‌های آماده شده از کاغذ صافی واتمن ۴۲ عبور داده شدند (Karbassi *et al.*, 2008).

جهت بررسی میزان فلزات سنگین در ماهی صافی موجود تعداد ۲۰ نمونه از هر ایستگاه در مجموع ۶۰ قطعه ماهی توسط صیادان محلی به وسیله گرگور صید شد. نمونه‌ها پس از صید در سبدهای حاوی پودر یخ به صورت (۱:۱) به آزمایشگاه تحقیقات دانشگاه علوم و فنون دریایی خرمشهر منتقل گردید. شاخص‌های زیست‌سنگی ماهیان شامل وزن بر حسب گرم به وسیله ترازو و طول کل بر حسب سانتی‌متر به وسیله تخته مدرج اندازه‌گیری گردید. نمونه‌های ماهی به منظور زدوده شدن آلودگی‌های سطحی و پوستی با آب شستشو شدند. سپس مقدار ۱۰ گرم بافت آب‌شش ماهیان جهت انجام عمل هضم شیمیابی جدا شد و توسط ترازوی دیجیتال توزیں گردید. آب‌شش‌ها به مدت ۷۲ ساعت در آون و در دمای ۵۰ تا

۵۵ درجه سانتی گراد خشک شدن، سپس ۱۰ گرم از هر نمونه به همراه ۱۰ میلی لیتر اسید نیتریک غلیظ اضافه و در دمای ۹۵ درجه سانتی گراد به مدت ۳ ساعت روی دستگاه Hotplate قرار داده شد تا هضم بطور کامل صورت پذیرفت (Blackmore, 2001). نمونه‌ها بعد از خنک شدن کامل با کاغذ و اتمن ۴۲ فیلتر شده و سپس با آب مقطر به حجم ۲۵ میلی لیتر رسانده شدن و داخل تیوب‌های درب دار و استریل قرار گرفتند کامل با کاغذ و اتمن ۴۲ فیلتر شده و سپس با آب مقطر به حجم ۲۵ میلی لیتر رسانده شدن و داخل تیوب‌های درب دار و استریل قرار گرفتند (Moopam, 1983). کلیه اسیدها و مواد شیمیایی استفاده شده باکیفیت و درجه خلوص بالا (مرک) به نمونه‌ها اضافه شدند. جهت اندازه‌گیری غلظت فلزات سنگین (pb, Ni, Cu) از دستگاه جذب اتمی شرکت GBC مدل AA Savant استفاده شد. غلظت نهایی فلزات بر حسب میکروگرم بر گرم وزن خشک ($\mu\text{g/g drywt}$) اعلام شد. داده‌ها برای تجزیه و تحلیل پس از نرمال‌سازی، با استفاده از آزمون کولموگروف اسپیرنوف از آزمون واریانس یک‌طرفه ANOVA، آزمون دوگرهی (t-test) و مقایسه بین میانگین‌ها از آزمون دانکن و همچنین جهت بررسی تعیین رابطه بین فلزات از آزمون همیستگی پیرسون به کمک نرم‌افزار 20 SPSS و برای رسم نمودار نیز از نرم‌افزار EXCEL 2007 در سطح اطمینان ۹۵ درصد استفاده شد.

نتایج

نتایج آزمون ANOVA و بررسی شاخص‌های زیستی در بین ایستگاه‌های مختلف در (جدول ۲) نشان داد که ماهیان صافی موجدار صید شده در بندر دیر دارای بیشترین وزن و طول نسبت به دو ایستگاه دیگر داشت؛ و این اختلاف در بین وزن‌های مختلف معنی‌دار بود ($P < 0.05$). ولی در طول کل این اختلاف معنی‌دار نبود ($P > 0.05$).

جدول ۲: نتایج آزمون و انحراف معیار ± میانگین شاخص وزنی و طول ماهیان در بین ایستگاه‌های مطالعاتی.

ایستگاه مطالعاتی	وزن (گرم)	طول کل (سانتی‌متر)	
بندر کلات	$b_{66}^{69} \pm 0.29$	$a_{18}^{18} / 56 \pm 0.29$	ab
بندر دیر	$a_{112}^{112} / 21 \pm 16 / 43$	$a_{18}^{18} / 87 \pm 0.94$	a
خلیج ناییند	$b_{93}^{93} / 28 \pm 15 / 77$	$b_{18}^{18} / 33 \pm 0.77$	b
کل	$100 / 48 \pm 15 / 67$	$18 / 59 \pm 0.75$	
کمترین-بیشترین	$63 / 4 - 125 / 3$	$16 / 4 - 20 / 1$	
سطح معنی‌داری	*	NS	

*(سطح معنی‌داری تا $0.05 / 0.0$ معنی‌داری نمی‌باشد.
متغّرات بودن حروف نشان از معنی‌دار بودن بین میانگین‌ها می‌باشد.

نتایج بررسی تجمع فلزات در بافت آب‌شش ماهی صافی موجدار در بندر کلات، بندر دیر و خلیج ناییند در دو فصل (زمستان-تابستان) در (جدول ۳) نشان داد که به طور کلی میزان جذب کلی در فلز سرب به ترتیب $0.0 / 73$ ، $0.0 / 36$ ، $0.0 / 58$ میکروگرم بر گرم؛ فلز نیکل به ترتیب $3 / 63$ ، $2 / 36$ ، $2 / 09$ میکروگرم بر گرم؛ و فلز مس به ترتیب $15 / 95$ ، $15 / 8$ ، $15 / 76$ میکروگرم بر گرم بود؛ که بر اساس نتایج آزمون ANOVA این اختلاف در بین ایستگاه‌های مختلف از نظر آماری معنی‌دار بود ($P < 0.01$). در بررسی میزان جذب فلزات آب‌شش ماهی صافی موجدار در فصول مختلف و بر اساس نتایج آزمون دوگرهی (t-test) میزان جذب فلز سرب و نیکل در هر سه منطقه نمونه‌برداری در فصل تابستان بیشتر فصل زمستان بود که این اختلاف در فلز سرب معنی‌دار بود ($P < 0.01$)؛ و در فلز نیکل معنی‌دار نبود ($P > 0.05$). همچنین میزان جذب فلز مس در بندر کلات فصل

زمستان بیشتر از فصل تابستان بوده ولی در دو ایستگاه دیگر مقدار جذب در فصل تابستان بیشتر از فصل زمستان بوده که این اختلاف از نظر آماری معنی‌دار می‌باشد ($P<0.01$). به طور کلی میزان تجمع فلزات سنگین در بافت آب‌شش ماهی صافی موجود در سواحل استان بوشهر به صورت $\text{Cu}>\text{Ni}>\text{Pb}$ بود.

جدول ۳: نتایج آزمون و انحراف معيار \pm میانگین فلزات سنگین ماهی صافی ($\mu\text{g/g}$) در بین ایستگاه‌های مطالعاتی.

ایستگاه مطالعاتی	فصل	سرب	نیکل	مس
زمستان		0.52 ± 0.13	$3/61 \pm 0.90$	$16/85 \pm 6/83$
تابستان		0.64 ± 0.06	$2/66 \pm 0.52$	$14/79 \pm 5/58$
کل		0.58 ± 0.12	$2/63 \pm 0.73$	$15/86 \pm 6/36$
زمستان		0.47 ± 0.23	$1/87 \pm 0.47$	$6/57 \pm 1/33$
تابستان		0.50 ± 0.29	$2/73 \pm 0.60$	$8/63 \pm 1/16$
کل		0.73 ± 0.42	$2/36 \pm 0.67$	$7/61 \pm 1/61$
زمستان		0.26 ± 0.19	$2/0.2 \pm 1/25$	$10/28 \pm 8/30$
تابستان		0.46 ± 0.12	$2/17 \pm 0.49$	$21/63 \pm 5/94$
کل		0.36 ± 0.19	$2/0.9 \pm 0.92$	$15/95 \pm 9/12$
میزان کلی جذب در بافت		0.56 ± 0.31	$2/7 \pm 1/0.2$	$13/12 \pm 7/49$
بیشترین-کمترین		$0.05-0.15$	$0/8-4/5$	$1/0.2-26/8$
سطح معنی‌داری (فصل)		NS	**	*
سطح معنی‌داری (ایستگاه)		**	**	**

*(سطح معنی‌داری تا 0.05 ، ** سطح معنی‌داری تا 0.01 NS) سطح معنی‌داری <0.05 معنی‌دار نمی‌باشد.

در بررسی میزان جذب فلزات سنگین در رسوبات سواحل بندر کلات، بندر دیر و خلیج ناییند در دو فصل (زمستان- تابستان) در (جدول ۴) نشان داد که فلز سرب به ترتیب $5/47$ ع/۵۳، $5/47$ ع/۳۳، $13/23$ میکروگرم برگرم؛ فلز نیکل به ترتیب $1/49$ ، $9/68$ ، $17/7$ میکروگرم برگرم؛ و فلز مس به ترتیب $6/98$ ، $7/7$ ، $7/58$ میکروگرم برگرم بود. بر اساس نتایج آزمون ANOVA این اختلاف در بین ایستگاه‌های مختلف از نظر آماری فقط در فلز سرب و نیکل معنی‌دار بود ($P<0.05$). بر اساس نتایج آزمون دوگروهی (t-test) در بررسی میزان جذب فلزات در رسوبات سواحل بوشهر در فصول مختلف میزان جذب فلز سرب، نیکل و مس در هر سه منطقه نمونه‌برداری در فصل تابستان بیشتر فصل زمستان بود که این اختلاف معنی‌دار معنی‌دار نبود ($P>0.05$).

جدول ۴: انحراف معیار \pm میانگین فلزات سنگین رسوبات ($\mu\text{g/g}$) در بین ایستگاه‌های مطالعاتی.

ایستگاه مطالعاتی	فصل	سرب	نیکل	مس
بندر کلات	زمستان	۵/۴۱±۰/۸۹	۱۳/۱۵±۱/۴۶	۶/۷۷±۱/۱۶
	تابستان	۷/۷۱±۰/۵۰	۲۲/۶±۰/۵۲	۸/۴±۲/۶۴
	کل	۶/۵۳±۱/۳۸	۱۷/۷±۵/۴۴	۷/۵۸±۲/۰۳
بندر دیر	زمستان	۴/۰۸±۰/۵۹	۹/۰۵±۲/۲۵۱	۷/۴۸±۱/۲۵
	تابستان	۶/۷۷±۲/۶۰	۱۰/۳۲±۰/۳۷	۸/۰۹±۲/۲۷
	کل	۵/۴۲±۲/۲۴	۹/۶۸±۱/۶	۷/۷±۱/۵۵
خلیج ناییند	زمستان	۱۴/۹۸±۷/۹۵	۰/۸۲±۰/۸۰	۶/۹۴±۰/۵۷
	تابستان	۱۱/۶۹±۱۱/۹۵	۲/۱۶±۱/۰۴	۷/۰۴±۱/۲۷
	کل	۱۳/۳۳±۹/۲۶	۱/۴۹±۱/۱۱	۶/۹۸±۰/۸۸
میزان کل ساحل بوشهر	۸/۴۳±۶/۳۴	۹/۶۳±۷/۴۹	۷/۴۷±۱/۵	۵/۵۸-۱۱/۰۸
بیشترین-کمترین	۳/۴۲-۲۵/۴۸	۰/۱۸-۲۳	NS	NS
سطح معنی‌داری (فصل)	NS	NS	NS	NS
سطح معنی‌داری (ایستگاه)	*	**		

(*) سطح معنی‌داری تا $0/05$ ، ** سطح معنی‌داری تا $0/01$ ، NS سطح $0/05$ معنی‌داری نمی‌باشد.

جهت بررسی میزان جذب فلزات با شاخص وزن و طول و ارتباط آن‌ها باهم نیز از آزمون همبستگی پیرسون استفاده شد. مطابق نتایج (جدول ۵)، میزان جذب فلزات سرب و نیکل در بافت آبشش با وزن و طول کل ماهیان رابطه مستقیم معنی‌داری وجود دارد ($P < 0/05$). به‌طور کلی می‌توان این‌طور بیان کرد که با افزایش وزن و طول ماهیان میزان جذب فلزات سرب و نیکل در بافت آبشش افزایش پیدا می‌کند و بر عکس، میزان جذب فلز مس در بافت آبشش با وزن و طول کل ماهیان رابطه معنی‌داری نشان نداد ($P > 0/05$). همچنین در بررسی میزان جذب فلزات با یکدیگر نتایج نشان داد که میزان جذب فلز سرب با نیکل رابطه معنی‌دار مستقیم وجود داشت ($P < 0/05$). همچنین بین میزان جذب فلز نیکل با مس رابطه مستقیم معنی‌داری وجود دارد ($P < 0/05$). در بررسی بین میزان جذب فلزات در رسوبات با بافت آبشش رابطه همبستگی خطی معنی‌داری وجود نداشت ($P > 0/05$).

جدول ۵: نتایج ضریب همبستگی پیرسون وزن و طول ماهی و بین فلزات مختلف در بافت آبشش.

مس	نیکل	سرب	طول کل	وزن
۱				وزن
	۱			طول
		۱		سرب
			۱	نیکل
				مس

(*) سطح معنی‌داری تا $0/05$ ، ** سطح معنی‌داری تا $0/01$.

بحث و نتیجه‌گیری

منابع آلاینده محیطی در سیستم‌های ساحلی متعدد می‌باشند و این آلاینده‌ها از راههای متفاوتی وارد سیستم‌های آبی می‌گردند (Jain and Sharma, 2001). آنالیز رسوبات نقش مهمی را در ارزیابی شرایط آلودگی در محیط‌های دریایی دارا می‌باشد. در بررسی وضعیت جذب فلزات سرب، نیکل و مس در رسوبات سواحل بوشهر از سه ایستگاه بندر کلات، بندر دیر و خلیج ناییند استفاده شد. نتایج مطالعه حاضر نشان داد که به‌طور کلی میزان جذب فلز سرب $8/43$ میکروگرم بر گرم بود؛ که بیشترین مقدار در خلیج ناییند و کمترین مقدار در بندر دیر مشاهده شد. مطالعات خراسانی و همکاران (۱۳۸۴) رسوبات سواحل هرمزگان، ربانی و همکاران (۱۳۸۷) رسوبات سواحل عسلویه، بختیاری و مرتضوی (۱۳۸۶) رسوبات جزیره هندورابی، قمر زاده (۱۳۸۷) رسوبات سواحل بوشهر و نیک ورز (۱۳۸۷) رسوبات جزیره هرمز، به ترتیب میانگین غلظت سرب را در حدود $4/1$ ، $24/4$ ، $23/74$ ، $25/7$ ، $23/68$ ، $22/24$ ، 24 میکروگرم بر گرم وزن خشک اندازه‌گیری کردند که همگی بالاتر از نتایج مطالعه حاضر بود. به‌طور کلی میزان جذب فلز نیکل در رسوبات سواحل بوشهر $9/63$ میکروگرم بر گرم بود؛ که بیشترین مقدار در بندر کلات و کمترین مقدار در خلیج ناییند مشاهده شد. طی مطالعات ربانی و همکاران (۱۳۸۵)، قمر زاده (۱۳۸۷) و همچنین Vossoughi و همکاران (۲۰۰۵) غلظت فلز نیکل به ترتیب در رسوبات سواحل عسلویه، بوشهر و خلیج فارس را حدود $11/70$ تا $11/66$ میکروگرم بر گرم (Anish *et al.*, 2007) و سواحل ژاپن $28/20$ میکروگرم بر گرم (Ohta *et al.*, 2008) اعلام کردند. امریکا 2002 میکروگرم بر گرم (Al-Abadli *et al.*, 2007) و سواحل خلیج فارس؛ $13/80$ میکروگرم بر گرم (Khalaf *et al.*, 2002)، سواحل شرقی امریکا 2002 میکروگرم بر گرم (Dadolahi *et al.*, 2002) اعلام کردند. به‌طور کلی میزان غلظت فلز نیکل در رسوبات بوشهر نسبت به سایر مطالعات انجام شده در منطقه و سایر نقاط جهان بسیار کمتر می‌باشد. در بررسی فلز مس نتایج مطالعه حاضر نشان داد که به‌طور کلی میزان جذب فلز مس در رسوبات سواحل بوشهر $7/42$ میکروگرم بر گرم بود؛ که بیشترین مقدار در بندر دیر و کمترین مقدار در خلیج ناییند مشاهده شد. مطالعات زیادی بر روی غلظت فلز مس در رسوبات مناطق مختلف ایران و جهان انجام شده است که می‌توان به مطالعات Al-Abadli و همکاران (۱۹۹۶) خلیج فارس؛ محمودیان (۱۳۹۰) بوشهر و Dadolahi؛ Morea و همکاران (۲۰۰۲) جزیره کیش؛ 2002 امارات، قطر و عمان نام برد که به ترتیب میزان جذب فلز مس را $22/5$ ، $3/42$ ، $3/18$ ، $2/5$ میکروگرم بر گرم وزن خشک اعلام کردند. این در حالی است که خراسانی و همکاران (۱۳۸۴)، قمر زاده (۱۳۸۷) و نیک ورز (۱۳۸۷) به ترتیب $4/5$ میکروگرم بر گرم وزن خشک اعلام کردند. میانگین غلظت فلز مس را در سواحل استان هرمزگان، بوشهر، جزیره هرمز و چابهار را حدود $48/45$ ، $22/21$ ، $13/37$ میکروگرم بر گرم وزن خشک سنجش نمودند که بسیار بالاتر از نتایج مطالعه حاضر بود. در کل روند غلظت فلزات موجود در رسوبات سواحل بوشهر به صورت مس > سرب > نیکل بود.

جهت بررسی وضعیت آلودگی رسوبات سواحل بوشهر و مقایسه آن با استانداردهای جهانی از دو راهنمای کیفیت رسوب (Sediment Quality NOAA: National Oceanic and Atmospheric Guide Lines) در جهان از جمله راهنمای کیفیت رسوب امریکا (Al-Abadli *et al.*, 2007) و نیز راهنمای کیفیت رسوب کانادا (Canadian interim marine sediment quality ISQGs: Administration Dadolahi *et al.*, 2002) استفاده شد که نتایج آن در (جدول ۶) نشان داده شده است. اطلاعات موجود استانداردها مربوط به آبهای شور می‌باشد. یکی از پرکاربردترین راهنمایی‌های کیفیت رسوب در پایش محیط‌های دریایی، راهنمای کیفیت رسوب امریکا است. در این راهنمایی دو خطر برای آلودگی فلزات در رسوبات بیان شده است؛ که به صورت (Severe Effect Level) حدی که کمترین اثر مضر را بر جوامع زیستی در بردارد و (Lowest Effect Level) LEL حدی که اثرات مضر شدیدی بر محیط‌زیست و جوامع زیستی در بردارد، ارائه شده است. در راهنمای کانادا نیز دو سطح برای آلودگی فلزات مطرح شده است که به صورت (Threshold Effect Level) TEL (حد آستانه) و (Probable Effect Level) PEL (حد آستانه) که موجب اثراًت زیان‌آور می‌شود، بیان می‌شود. مقایسه میزان جذب فلزات سرب، نیکل و مس اندازه‌گیری شده در رسوبات سواحل بوشهر باراهنمایی کیفیت رسوب نشان داد که غلظت هر سه فلز در رسوبات منطقه از سطوح مورد تأکید سازمان ملی اقیانوس‌شناسی امریکا (SEL و LEL) و راهنمایی کیفیت رسوب

بررسی ۳ فلز سنگین (Ni, Cu, Pb) در آبشنش ماهی صافی موجدار (*Siganus javus*) و رسوبات سواحل استان بوشهر / سعادتمند و همکاران

کانادا (TEL و PEL) کمتر بود. همچنین در مقایسه میزان غلظت فلزات در رسوبات منطقه با سایر استانداردها جهانی RSA، ISQG و USEPA نیز بسیار کمتر بود.

جدول ۶: مقایسه فلزات رسوبات سواحل بوشهر ($\mu\text{g/g}$) با استانداردهای جهانی.

فلز	LEL	SEL	TEL	PEL	RSA guideline	ISQG	USEPA	رسوبات سواحل بوشهر	راهنمای رسوب کانادا
سرپ	۳۱	۱۱۰	۳۰/۲	۱۱۲	۱۵-۳۰	۹۱/۳	۳۰/۲	۸/۴۳ (۳/۴۲ - ۲۵/۴۸)	
نیکل	۱۶	۵۰	-	-	۷۰-۸۰	۳۵/۹	۱۵/۹	۹/۶۳ (۰/۱۸ - ۲۳)	
مس	۱۶	۱۱۰	۱۸/۷	۱۰۸	۱۵-۳۰	۱۰۸	۳۰/۲	۷/۴۲ (۵/۵۸ - ۱۱/۰۸)	
منبع	Long <i>et al.</i> , 1995	CCME*, 1999	ROPME, 1999	Maret and Skinner, 2000	مطالعه حاضر				

*CCME: Canadian Council of Ministers of the Environment

در بررسی میزان تجمع فلزات در بافت آبشنش ماهی صافی موجدار در سواحل بوشهر نتایج نشان داد که به طور کلی میزان جذب فلز سرب، نیکل و مس به ترتیب $0/056$ ، $0/12$ و $0/13/12$ میکروگرم بر گرم بود به طوری که بیشترین و کمترین میزان جذب در فلز سرب به ترتیب در بندر دیر ($0/73$ میکروگرم بر گرم) و خلیج ناییند ($0/36$ میکروگرم بر گرم)، فلز نیکل به ترتیب در بندر کلات ($0/17/7$ میکروگرم بر گرم) و خلیج ناییند ($0/49$ میکروگرم بر گرم)؛ فلز مس به ترتیب در بندر دیر ($0/7$ میکروگرم بر گرم) و خلیج ناییند ($0/98$ میکروگرم بر گرم) بود؛ که این اختلاف از نظر آماری معنی دار بود.

جهت بررسی و مقایسه نتایج جذب فلزات در آبشنش ماهی صافی با سایر گونه ها در خلیج فارس و همچنین با توجه به مصرف ماهی صافی موجدار و ارزش اقتصادی آن جهت ارزیابی خطر انباست فلزات مورد بررسی در بافت آبشنش این مقادیر با استانداردهای بین المللی مقایسه شد و نتیجه این مقایسه در (جدول ۷) آورده شده است. یافته های به دست آمده از این مقایسه نشان داد که میزان غلظت فلزات مطالعه حاضر با سایر گونه های موردمطالعه در حوزه خلیج فارس همخوانی دارد. همچنین نتایج نشان داد که غلظت هر سه فلز پایین تر از مقادیر استاندارد وزارت کشاورزی، شبکات و مواد غذایی انگلستان (MAFF)، سازمان ملی تحقیقات بهداشت و پزشکی استرالیا (NHMRC) و بالاتر از استاندارد سازمان بهداشت جهانی (WHO) بود. به طور کلی، میزان تجمع فلزات مختلف در بافت ها به نقش فیزیولوژیک آن ها بستگی دارد (Lakshmanan *et al.*, 2009). جذب سطحی فلزات به وسیله سطح آبشنش، اولین نشان برای آلودگی در آب است (Jonsson and Part, 1998). به نظر می رسد بالا بودن غلظت فلزات در بافت آبشنش به علت اختلاط عناصر با مخاط آبشنش است که جابجایی کامل عناصر از لایه لایه آبشنش را هنگام آماده سازی بافت برای آزمایش غیرممکن می کند. آبشنش ها در قبال فلزات چهار مکانیسم کاهش جذب از آب، سمزدایی فلزات به پروتئین های متالوتیونین، حفاظت از ساختارهای سلولی بالاتصال به پروتئین و دفع فلزات را تحمل می کنند (Yilmaz, 2005).

جدول ۷: مقایسه تجمع فلزات آب‌شش ماهی صافی ($\mu\text{g/g}$) با سایر گونه‌ها و استاندارد جهانی.

منبع	مکان نمونه‌برداری	سرب	نیکل	مس	گونه
خیرو (۱۳۸۹)	۶/۹۷	۱/۵۲	۹/۰۳	اروندرود	ماهی شیربت (<i>Barbus grypus</i>)
صدق نیری و همکاران (۱۳۸۷)	۱۵/۳۷	-	۱۰/۷۲	بندر هندیجان	ماهی کفشه
صدق نیری و همکاران (۱۳۸۷)	۱۲/۵	-	۶/۹۱	بندر دیلم	(<i>Euryglossa orientalis</i>)
فرهادی و همکاران (۱۳۹۲)	۲/۸	۴/۱	۰/۴	بندر هندیجان	ماهی کفشه
رومیانی و شریف پور (۱۳۹۳)	-	-	۰/۳۳	شمال خلیج فارس	ماهی زرد پولک (<i>Scarus ghobban</i>)
نبی زاده و پورخباز (۱۳۹۲)	-	۲/۹۴	-	تالاب حرا	ماهی زمین کن
مطالعه حاضر	۱۳/۱۲	۲/۷	۰/۵۶	بوشهر	ماهی صافی موجود
WHO, 1996	۱۰	۰/۵	۰/۵	-	WHO
Tuzen, 2009	۰/۱	-	۰/۰۰۵	-	USEPA
MAFF, 1995	۲۰	-	۱/۵-۲	-	MAFF

رسوبات در حقیقت به عنوان مخزنی برای انباست و تجمع فلزات سنگین در اکوسیستم‌های آبی عمل می‌کنند و غالباً تا بیش از ۹۹ درصد از فلزات را در خود ذخیره می‌کنند (Priya *et al.*, 2011). یکی از دلایلی که سبب اهمیت بررسی مواد مشکله در رسوبات می‌شود این است که بسیاری از گونه‌های زیستی بخش اعظم از دوره زندگی خود را در سطح یا درون بسترها آبی می‌گذرانند و همچنین بسیاری از ماهیان از طریق آب‌شش و پوست در معرض انواع آلاینده‌ها می‌باشند (Moles *et al.*, 1995). از این‌رو مواد موجود در رسوبات از طریق چرخه زیستی وارد بدن موجودات آبزی شده و درنهایت طی فرآیند بزرگنمایی زیستی به بدن انسان منتقل می‌گردد.

عواملی مختلفی در بالا بودن میزان تجمع فلزات در آب‌شش ماهی صافی موجود در بندر کلات و دیر و خلیج ناییند وجود دارد. تردد شناورهای صیادی و فاضلاب‌های شهری، کشاورزی و خانگی یکی از عوامل اصلی ورود آلاینده‌ها به این منابع آبی می‌باشد (Luoma and Rainbow, 2008). منشأ مهم دیگر فلزات سنگین ترکیبات و رنگ‌های ضد خوردگی و جرم‌گرفتگی است که جهت محافظت بدن کشته‌ها و لنجهای در برابر جلبک‌ها و بارناکل‌ها استفاده می‌گردد، حدود ۱۵ تا ۳۰ درصد این رنگ‌ها از برخی فلزات مانند روی، مس و سرب تشکیل یافته است (Keshavarzi *et al.*, 2015). یکی از منابع طبیعی ورود مس به دریا و نهایتاً تهشیش شدن در رسوبات فرسایش صخره‌ها و سنگ‌های معدنی می‌باشد، منبع دیگر کاربرد آن توسط انسان به عنوان کاتالیزور شیمیائی و ماده نگهدارنده چوب از فساد می‌باشد (Airas, 2003). بر اساس مطالعات بسیاری از محققین، غلظت بالای نیکل در رسوبات را اصولاً ناشی از منابع انسانی می‌دانند. این منابع شامل فاضلاب‌های شهری و صنعتی، تردد کشته‌ها، قایق‌ها و نفت‌کش‌ها و نفت خام است. با توجه به اینکه میزان جذب فلزات در رسوبات پایین‌تر از حد استاندارد بود ولی میزان جذب فلزات در آب‌شش ماهی بالاتر از حد مجاز بود. باید توجه داشت که انباست زیستی فلزات به مقدار کل فلز انباسته شده در بافت مشخص نسبت دارد. به علاوه، تفاوت‌های فیزیولوژیک و موقعیت هر بافت در ماهی می‌تواند بر انباست زیستی هر فلز مؤثر باشد. از طرف دیگر مقدار انباست زیستی یک فلز تحت تأثیر عوامل محیطی، زیستی و ژنتیکی منجر به تفاوت در انباست زیستی فلز بین افراد مختلف، نوع بافت‌ها، فصل‌ها و مناطق می‌شود (kotze *et al.*, 1999). صافی ماهیان دارای رفتار غذایی گیاه‌خواری و همه‌چیزخواری بوده و توانایی استفاده از سطوح پایین زنجیره‌ی غذایی در محیط آبی را دارا می‌باشند (Boonyaratpalin, 1997)؛ و از آنجایی که این گونه پلاژیک و سطح زی بوده به همین دلیل منابع آلودگی موجود در آب باعث افزایش تجمیع این فلزات در بافت شده است. به طور کلی خلیج فارس ارجمله منطقی است که توسط صحراء‌های بزرگ جهان

محصور شده و هرساله حجم بالایی از این تنه نشسته را بهویژه در فصول سرد که سرعت وزش باد بیشتر است، دریافت می‌کند. از سوی دیگر هرچه سرعت باد افزایش پیدا کند زمینه برای ایجاد امواج و درنتیجه اختلاط رسوبات بستر با ستون آب و سایر موجودات ساکن این مناطق بیشتر می‌گردد. این شرایط زمینه را برای افزایش غلظت آلاینده‌هایی همچون فلزات سنگین که در رسوبات و ماهی‌ها به میزان بالایی به چشم می‌خورند فراهم کرده و می‌توان آلدگی بالاتری از این دسته آلاینده‌ها را ملاحظه نمود (Dadolahi, 2002).

ارتباط بین چگونگی توزیع عناصر مختلف به وسیله ضریب همبستگی پیرسون نشان می‌دهد رابطه همبستگی مثبت بین میزان جذب فلز سرب و مس با فلز نیکل وجود دارد. علت آن می‌تواند مشابهت زیاد ویژگی‌های فیزیکوشیمیایی بین عناصر باشد. منابع ایجاد این فلزات سنگین در رسوبات یکسان است. با توجه به این که این سه عنصر در ترکیب رنگ‌ها مورداستفاده قرار می‌گیرد، ممکن است آلدگی ایجاد شده، ناشی از عملیات رنگ‌آمیزی موجود در اسکله‌ها و همچنین رهاسازی این عناصر، از رنگ بدن کشت‌ها و شناورها باشد و یا این که می‌تواند منشاً زمینی داشته باشد. منابع انسان ساخت این فلزات، بیشتر فرسایش خاک حوزه‌های ساحلی و آلدگی ناشی از منابع صنعتی، کشاورزی و شهری در حوزه‌های آبریز می‌باشد. در بررسی ارتباط میزان جذب فلزات بین بافت و وزن و طول ماهیان ضریب همبستگی پیرسون نشان داد که بین میزان جذب فلزات در بافت آب‌شش با شاخص وزن و طول رابطه مستقیم معنی‌داری وجود دارد؛ که این به دلیل وجود عملکرد این بافت در فعالیت فیزیولوژی ماهیان می‌باشد.

پژوهش حاضر در جهت مشخص نمودن وضیعت غلظت ۳ فلز سنگین سرب، مس و نیکل در رسوبات و آب‌شش ماهی صافی موجدار صید شده در سواحل بوشهر بود. طی مقایسه میزان جذب فلزات در رسوبات با استانداردهای معتبر جهانی نتایج حاکی از این بود که این میزان فلزات برای محیط‌زیست بی‌ضرر می‌باشد؛ اما در ارزیابی غلظت فلزات در بافت ماهی صافی صید شده از منابع آبی بوشهر و مقایسه آن با استانداردهای جهانی همگی بالاتر از حد مجاز بود. به طور کلی می‌توان این طور بیان کرد که با توجه به روند افزایش منابع آلاینده در سواحل موردمطالعه و بالا بودن غلظت فلزات در بافت آبزیان نشان‌دهنده روند افزایش آلدگی در منابع آبی را دارد.

منابع

- اسدی، ۵. و دهقانی پشترودی، ر.، ۱۳۷۵. اطلس ماهیان خلیج فارس و دریای عمان. موسسه تحقیقات و آموزش شیلات ایران.
- الصاق، ۱. و برمکی، م.، ۱۳۹۲. سنجش و اندازه‌گیری آلدگی‌های فلزات سنگین در رسوبات ساحلی خلیج فارس. علوم و تکنولوژی محیط‌زیست، شماره ۳، صفحات ۱-۱۱.
- باقری، ح.، عظیمی، ع.، ۱۳۹۴. مطالعه پراکنش فلزات سنگین در رسوبات سطحی سواحل سی‌سنگان-جنوب دریای خزر. مجله اقیانوس‌شناسی، شماره ۲۱، صفحات ۳۶-۴۷.
- بختیاری ع.ر. و مرتضوی، ث.، ۱۳۸۶. سنجش مقادیر سرب و کادمیوم در پوسته صدف مروارید ساز (*Pinctada radiata*), در جزیره هندورابی. پژوهش و سازندگی در امور دام و آبزیان، شماره ۴، صفحات ۱۱۷-۱۱۱.
- خراسانی، ن.، شایگان، ج. و کریمی، ن.، ۱۳۸۴. بررسی غلظت فلزات سنگین روی، مس، آهن و کروم در رسوبات سطحی سواحل بندرعباس. مجله منابع طبیعی ایران، جلد ۵۸، شماره ۴.
- خیرو، ن.، ۱۳۸۹. غلظت فلزات سنگین در رسوبات و ماهی شیریت (*Barbus grypus*) در اروندرود. مجله علوم و تکنولوژی محیط‌زیست، شماره ۲، صفحات ۱۲۳-۱۳۱.
- ربانی، م.، جعفرآبادی آشتیانی، ا. و مهرداد شریف، ا. ع.، ۱۳۸۷. اندازه‌گیری میزان آلدگی ناشی از فلزات سنگین نیکل، سرب و جیوه در رسوبات خلیج فارس، منطقه عملیاتی عسلویه. اکتشاف و تحلیل، شماره ۵۱، صفحات ۵۷-۵۳.

رزاقی، م، شکری، م، سواری، ا، پازوکی، ج. ۱۳۹۱. ارزیابی ریسک اکولوژیک فلزات سنگین در رسوبات سطحی خلیج نای بند و عسلویه (شمال خلیج فارس). مجله بوم‌شناسی آذربایجان، شماره ۲، صفحات ۵۷-۶۸.

رومیانی، ل. و شریف پور، ع. ۱۳۹۳. بررسی غلظت فلزات سنگین جیوه (Hg)، سرب (Pb)، آرسنیک (As) و کادمیوم (Cd) در بافت آب‌شش و عضله طوطی ماهی زرد پولک (*Scarus ghobban*) در شمال خلیج فارس، مجله آذربایجان زیستی، شماره ۳، صفحات ۱-۸.

شنبه‌زاده، س. و حیدر دستجردی، م. حسن‌زاده، ا. کیانی‌زاده، ط. ۱۳۹۲. بررسی غلظت برخی از فلزات سنگین در آب و رسوب رودخانه تمیی مسجدسلیمان قبل و بعد از ورود فاضلاب به آن. مجله تحقیقات نظام سلامت، شماره ۱۰، صفحات ۱۱۱۶-۱۱۰۸.

صادقی، ن. ۱۳۸۰. ویژگی‌های زیستی و ریخت‌شناسی ماهیان جنوب ایران (خلیج فارس و دریای عمان). انتشارات نقش مهر، ص ۳۱۵-۳۱۷.

صدقوق نیری، ع. و رونق، م. ت. و احمدی، ر. ۱۳۹۱. بررسی کمی فلزات سنگین در بافت عضله، کبد و آب‌شش ماهی کفشک (*Euryglossa orientalis*) در آبهای شمال خلیج فارس. مجله علمی شیلات ایران، شماره ۱، صفحات ۱۶۰-۱۴۷.

فرهادی، ا. یاوری، و. و سالاری علی‌آبادی، م. ۱۳۹۲. غلظت برخی فلزات سنگین در چینی‌جاهای مختلف ماهی کیچار بزرگ (*Saurida tumbil*) در بندر هندیجان - خلیج فارس. مجله علوم و فنون شیلات، شماره ۱، صفحات ۷۱-۸۰.

قرمزاده، ح. ۱۳۸۷. مطالعه و بررسی استفاده از جلیک‌ها به عنوان شاخص فلزات سنگین نیکل، کادمیوم، مس و سرب در آبهای ساحلی شهرستان بوشهر. پایان‌نامه کارشناسی ارشد، دانشکده علوم دریایی و اقیانوسی، دانشگاه علوم و فنون دریایی خرمشهر.

محمدنی‌زاده، س.، پورخبار، ع. ۱۳۹۲. بررسی تجمع فلزات سنگین کادمیوم و نیکل در بافت‌های ماهی زمین کن (*Platycephalus indicus*) در تالاب حرا. مجله علوم و مهندسی محیط‌زیست، شماره ۱، صفحات ۴۴-۳۹.

مؤذنی، م.، حایری‌بور، س.، محمدی، م. و فولادی، ح. ۱۳۹۲. بررسی غلظت فلزات سنگین (کادمیوم، مس، سرب و نیکل) در رسوبات سطحی پارک ملی دریایی نای بند، شمال خلیج فارس. فصلنامه علمی پژوهشی اکو بیولوژی تالاب - دانشگاه آزاد اسلامی واحد اهواز، شماره ۱۵، صفحات ۳۲-۲۳.

نیک‌ورز، ع. ر. ۱۳۸۷. بررسی استفاده از جلیک‌ها در پایش زیستی فلزات سنگین سرب، کادمیوم، مس، روی و آهن در مناطق بین جزر مدی جزیره هرمز. پایان‌نامه کارشناسی ارشد، دانشکده علوم دریایی و اقیانوسی، دانشگاه علوم و فنون دریایی خرمشهر.

Airas, S., 2003. Trace metal concentrations in blue mussels *Mytilus edulis* (L) in Byfjorden and coastal areas of Bergen. Institute for Fisheries and Marin Biology university of Begen. 63p.

Al-Abadli, F., Massoud, M. and Al-Ghadban, A., 1996. Bottom sediments of the Persian Gulf-III. Trace metal contents as indicators of pollution and implications for the effect and fate of Kuwait oil slick. *Environ.Pollut*, 93, 285-301p.

Anish, Ch., Madhumita, M., Christopher, H., Yan, W. and Jurgen, S., 2007. Heavy metal biomonitoring by seaweeds on the Delmarva Peninsula, east coast of the USA. *Botanica Marina*, 50, 151-158p.

APHA. 2005. Standard Methods For The Examination of water & wastewater. 21st ed. Washington, DC.

Blackmore, G., 2001. Interspecific variation in heavy metal body concentrations in Hong Kong marine

Boonyaratpalin, M., 1997. Nutrient requirements of marine food fish cultured in south east Asia Aquaculture. 151, 283-313p.

CCME., (Canadian Council of Ministers of the Environment). 1999. Canadian environmental Quality Guideline, From Publication, 1299: ISBN1-896997- 34-1p.

Dadolahi, A., 2002. A study on the potential of using seaweed as biomonitoring indicator in Kish Island,

Elsagh, A. and Rabani, M., 2010. Determination of heavy metals in salt from filtration with water washing method and comparing with standard. 2nd Iranian Congress for Trace Elements. 5p.

Hosseini, M., Nabavi, M. B., Parsa, Y., Saadatmand, M., 2014. Mercury contamination in somemarine biota species from Khuzestanshore, Persian Gulf. Toxicology and Industrial Health, 1-8p.

invertebrates. *Environ pollot*, 114: 303-311p. Iran.Ph.D Thesis. University Putra Malaysia, 43400 Serdang Kuala Lampor. Malaysia.

Jain, C. K., Sharma, C. k., 2001. Distribution of trace metals in the Hindon river system, India. Journal of Hydrology. 253, 81-90p.

- Jonsson, M. and Part, P., 1998.** Mechanisms of development of tolerance to heavy metals in epithelial gill cells of rainbow trout (*Oncorhynchus mykiss*). *Marine Environment Research*, 46, 605p.
- Karbassi A. R., Monavari, S. M., Nabi Bidhendi, G. H. R., Nouri, J. and Nematpour, K., 2008.** Metal pollution assessment of sediment and water in the Shur River. *Environ. Monit. Assess.* 147, 107-116p.
- Keshavarzi, B., Ebrahimi, P. and Moore, F., 2015.** A GIS-based approach for detecting pollution sources and bioavailability of metals in coastal and marine sediments of Chabahar Bay, SE Iran. *Chemie der Erde-Geochemistry*, 75(2): 185-195p.
- Khalaif, F. I., Gab-Alla, A. A. F., Ahmed, A. I., 2002.** Ecological study of the impact of oil pollution on the fringing reef of RasShukeir, Gulf of Suez, Red Sea, Egypt. *Egyptian Journal of Biology*, 4, 119-126p.
- Kotze, P. J., Du Preez H. H. and Vuren van, J. H. J., 1999.** Bioaccumulation of Copper and Zinc in *Oreochromis mossambicus* and *Clarias gariepinus*, from the Olifants River, Mpumalanga, South Africa. 12p.
- Lakshmanan, R., Kesavan, K., Vijayanand, P., Rajaram, V. and Rajagopal, S., 2009.** Heavy Metals Accumulation in Five Commercially Important Fishes of Parangipettai Southeast Coast of India, *Advance Journal of Food Science and Technology* 1, 63-65p.
- Long, E. R., MacDonald, D. D., Smith, S.L. and Calder, F. D., 1995.** Incidence of adverse biological effects within ranges of chemical concentrations in marine and estuarine sediments. *Environmental Management*, 19, 81–97p.
- Luoma, S. N. and Rainbow, P. S., 2008.** Metal contamination in aquatic environments: science and lateral Heavy metals mobility in harbour contaminated sediments: The case of Port-en-Bessin. *Marine Pollution Bulletin*, 50, 504-516p.
- MAFF., 1995.** Monitoring and surveillance of nonradioactive contaminants in the aquatic environment and activities regulating the disposal of wastes at sea, 1993. *Aquatic Environment Monitoring Report*. Directorate of Fisheries Research, Lowestoft, 44,
- Maret, T. R. and Skinner, K. D., 2000,** Concentrations of Selected Trace Elements in Fish Tissues and Streambed Sediment in the Clark Fork-Pend Oreille and Spokane River Basins, Washington, Idaho and Montana. *Water Resources Investigations Report*, 26p.
- Mazej, Z. S., Sayegh-Petkovšek, A. I. and Pokorný, B., 2010.** Heavy metal concentrations in food chain of lake Velenjsko jezero, Slovenia: an artificial lake from mining. *Archives of environmental contamination and toxicology*, 58, 998-1007p.
- Metian, M., Bustamante, P., Hedouin, L. and Warnau, M., 2008.** Accumulation of nine metals and metalloid in tropical scallop Comptopallium radula from coral reef in New Caledonia. *Environmental pollution*, 152, 543-552p.
- Moles, A., Rice, S. and Novcross, B. L., 1995.** Non Avoidance of Hydrocarbon Laden Sediments Juvenile Flatfishes. *Netherlands Journal of the Sea Research*, 32, 361-367p.
- Moopam., 1983.** Manual of oceanographic observation and pollution analysis. Regeonal organization for the protection of marine environment (ROPME) 220p.
- Morea, D.S., Fowler, S.W., Wyse, E., Azemard, S. 2004.** Distribution of heavy metals in marine bivalves, fish and coastal sediment in the Persian Gulf and Gulf of Oman. *Mrine Pollution Bulletin*, 49, 410-424p.
- Ohta, A., Imai, S., Terashima, Y., Tachibana, K., Ikehara, K., Okai, T., Ujii-Mikoshiba, M. and Kubota, R. 2007.** Elemental distribution of coastal sea and stream sediments in the Island-Arc region of Japan and mass transfer processes from terrestrial to marine environments. *Applied Geochemistry*, 22: 2872-2891p.
- Priya, S.L., Senthilkumar, B., Hariharan, G., Selvam, AP., Purvaja, R. and Ramesh, R. 2011.** Bioaccumulation of heavy metals in mullet (*Mugilcephalus*) and Oyster (*Crassostreamadrasensis*) from Pulicat lake, South east coast of India, *Journal toxicology and Industrial Health*, 27, 117–126p.
- ROPME, 1999.** Manual of Oceanographic Observation and Pollutant Analysis Methods (MOOPAM). Regional organization for the protection of the marine environment, Kuwait. 483p.
- Sheppard, C., Al-Husiani, M., Al-Jamali, F., Al-Yamani, F., Baldwin, R., Bishop, J. 2010.** The Gulf: a young sea in decline. *Mar Pollut Bull*, 60,13–38p.

Tuzen, M. 2009. Toxic and essential trace elemental contents in fish species from the Black Sea, Turkey Food and Chemical Toxicology, 47(9): 2302-2307.

Vossoughi, M., Moslehi, P. and Alemzadeh, I., 2005. Bioremediation of sediment in Persian Gulf coast. IJE Transactions B: Applications, 18(1).

World Health Organization (WHO), 1996. Health criteria other supporting information. In: Guidelines for Drinking Water Quality, 2nd ed, 2, 31-388p.

Yilmaz, F. 2009. The comparison of heavy metal concentrations (Cd, Cu, Mn, Pb, and Zn) in tissues of three economically important fish (*Anguilla anguilla*, *Mugil cephalus* and *Oreochromis niloticus*) inhabiting Köycegiz Lake-Mugla (Turkey). Turkish Journal of Science and Technology, 4, 7-15p.

Yoshida, N., Ikeda, R. and Okuno, T., 2006. Identification and characterization of heavy metal- resistant unicellular algae isolated from soil and its potential for phytoremediation. Bioresource technology 97:1843-1849p.