

## ارزیابی ریسک کادمیوم ناشی از مصرف ماهی شیربت (*Barbus grypus*) رودخانه اروند

### چکیده

کادمیوم یکی از سمی ترین عناصر سنگین است که عمدتاً از طریق مصرف غذایی دریایی آلوه به کادمیوم وارد بدن انسان می‌شود. در پژوهش حاضر، ضمن اندازه گیری غلظت کادمیوم با دستگاه جذب اتمی در نمونه‌های عضله ماهی شیربت (*Barbus grypus*) رودخانه اروند، ریسک ناشی از مصرف این ماهی برای انسان نیز مورد ارزیابی قرار گرفت. ۳۰ عدد ماهی از ۶ ایستگاه در اوزان بازاری از رودخانه اروند در استان خوزستان بصورت تصادفی انتخاب و غلظت کادمیوم در آنها اندازه گیری شد. میانگین غلظت کادمیوم در عضله ماهی شیربت ۰/۸۵ میکروگرم بر گرم وزن تر (۲/۹۴) میکروگرم بر گرم وزن خشک) بود که این میزان پایین‌تر از حد استاندارد تعیین شده توسط سازمانهای معترف جهانی مانند FAO و WHO می‌باشد. نتایج نشان داد شاخص ریسک (HQ) (کمتر از ۱ (۳/۶)، بود که بر این اساس مصرف ماهی شیربت این منطقه خطر حادی برای مصرف کنندگان از نظر میزان کادمیوم در پی تجواده داشت و برای حفظ سلامتی، میزان مجاز مصرف آن ۸۲ گرم در روز توصیه می‌شود.

**واژگان کلیدی:** ارزیابی ریسک، کادمیوم، ماهی شیربت (*Barbus grypus*), اروند رود.

### مقدمه

با توجه به نقش مهم محصولات دریایی در تأمین غذای مردم جهان و شناسایی مطلوبیت و برتری غذایی این فرآورده‌ها بر دیگر مواد پروتئینی، روز به روز بر مصرف آنها افزوده می‌شود (FAO, 2009). ماهی دارای فواید زیادی است و بسیاری از عناصر مورد نیاز بدن از جمله فسفر، کلسیم، انواع موادمعدنی و ویتامین‌ها را تأمین و همچنین منبع غنی از گروه ویژه‌ای از اسیدهای چرب غیر اشباع بنام امگا ۳ است که برای سلامت بیماران قلبی-عروقی بسیار مفید ممی‌باشد از مهمترین اسیدهای چرب امگا ۳، ایکوزاپیتانوئیک اسید (EPA) و داکوزاهمگزانوئیک اسید (DHA) را می‌می‌توان ابرد که در درمان بسیاری از بیماری‌ها مانند تصلب شرائین، سرطان، التهاب مفاصل و بیماری‌های مربوط به سینه بالا مثل آزادیمر بسیار مهم هستند (Kojadinovic et al., 2006).

همگام با افزایش تقاضا برای محصولات دریایی، افزایش روند آلودگی محیط‌های دریایی به شکل جدی، احتمال بروز مشکلات کیفی را در این منابع غذایی ارزشمند تشید کرده است (Kojadinovic et al., 2006). توسعه‌ی صنایع و افزایش بی‌رویه‌ی جمعیت شهرها و روستاهای و در پی آن توسعه‌ی مناطق کشاورزی و استفاده از کودها و سموم دفع آفات موجب گردیده تا میزان زیادی فاضلاب های صنعتی و شهری و همچنین پساب‌های کشاورزی که دارای ترکیبات شیمیایی مختلف خصوصاً فلزات سنگین هستند، وارد اکوسیستم‌های آبی شوند (Sabaghe Kashani, 2001).

در این میان رودخانه اروند که خط مرزی کشور ایران با عراق می‌باشد، نیز تحت تاثیر افزایش جمعیت و صنعتی شدن کشورهای حاشیه خود قرار گرفته و موقعیت نگران کننده‌ای پیدا نموده است زیرا به دلیل وجود منابع عظیم و سرشار نفت و گاز، اراضی کشاورزی و کشت و صنعت‌های عظیم در منطقه، شرایطی فراهم آمده که اثرات نا مساعد و مخرب متعددی از جمله آلودگی‌های فیزیکی - شیمیایی و بیولوژیکی با روندی افزایشی در مسیر اصلی رودخانه کارون و نهایتاً اروند و بهمنشیر وارد آید. از جمله این آلاینده‌ها فلزات سنگین هستند که به دلیل عدم تجزیه بیولوژیکی در بدن آبزیان تجمع می‌یابند؛ بنابراین با وجود منفعت‌هایی که با مصرف ماهی حصول می‌شود، امروزه

بخاطر حضور آلاینده‌ها از جمله کادمیوم در اکوسیستم‌های آبی، مصرف آن با یکسری خطراتی مواجه است و این ریسک در گروه‌های آسیب‌پذیر از جمله زنان باردار و کودکان بسیار حائز اهمیت است (حسینی و همکاران، ۱۳۹۰).

با توجه به اینکه کادمیوم جز فلزات غیر ضروری برای انسان است، بنابراین باید مصرف آن از طریق روش‌های علمی مورد ارزیابی ریسک قرار گیرد. منابع عمده‌ی فلز کادمیوم شامل اختراق سوخت‌های فسیلی و خاکسترسازی زباله‌ها است (مرادی، ۱۳۸۹). همچنین این عنصر در فاضلاب‌های صنعتی، پلاستیک‌ها، کودهای شیمیایی، فضولات و لجن فعال نیز وجود دارد (Wright and Welbourn, 2002). این عنصر، فلزی غیر ضروری برای موجودات زنده می‌باشد. مطالعات نشان داده‌اند که کادمیوم در غلظت‌های کم در حد میلی مولار و در زمان‌های طولانی، اثرات سمی متنوعی در موجودات زنده از خود نشان می‌دهد که می‌توان ممانعت از سنتز RNA، DNA، پروتئین و جلوگیری از فعالیت آنزیم‌ها را نام برد (Pistocchi et al., 2000; Romero-Puetas et al., 2002).

از سوی دیگر این فلز در بروز بیماری ایتای-ایتای (Itai-Itai) در انسان نقش دارد. از اثرات این بیماری، آسیب به کلیه (شامل تأثیر بر عملکرد گلومرول)، تضعیف سیستم ایمنی، پوکی استخوان، کمردرد و بدشکلی اسکلت می‌باشد (Inaba et al., 2005). کادمیوم همچنین به اندام‌هایی چون کبد و شش‌ها (Kasuya et al., 2000) آسیب شدید می‌رساند. از سوی دیگر این فلز باعث بروز انواع سرطان‌ها چون سرطان ریه، کلیه و پروستات (Nakamura et al., 2002)، معده و پانکراس (Waalkes, 2003) می‌شود.

مطالعات اندکی با هدف ارزیابی ریسک مصرف موجودات آبزی بویژه ماهیان پر مصرف از نظر فلزات سنگین (بخصوص کادمیوم) در رودخانه ارونده انجام گرفته است و بیشتر آنها صرفاً به بررسی فلزات سنگین در بافت‌های مختلف ماهی و ارتباط تجمع فلزات با پارامترهای بیومتری پرداخته اند (خیرو و دادالهی سهراب، ۱۳۸۸). همچنین از مطالعات مشابهی که در سایر اکوسیستم‌های آبی در ارتباط با ارزیابی Burger and Gochfeld, 2007; Ruelas- Turkmen et al., 2009 (Inzunza et al., 2008; Turkmen et al., 2009) اشاره کرد. حسینی و همکاران (۱۳۹۰) نیز با ارزیابی ریسک جیوه ناشی از مصرف ماهی سفید دریای خزر (*Rutilus frisii kutum*) در استان مازندران، میزان مجاز مصرف آن را ۶۲ گرم در روز توصیه نمودند.

Turkmen و همکاران (۲۰۰۹) نیز در سال با مطالعه میزان فلزات در چند گونه از ماهیان دریای مدیترانه، حد مجاز مصرف روزانه این ماهیان را تعیین کردند.

از آنجایی که ماهی شیربیت (*Barbus grypus*) از ماهیان غالب منطقه می‌باشد و در رژیم غذایی ساکنین منطقه موجود بوده و مصرف بالایی دارد، بررسی میزان کادمیوم جهت ارزیابی ریسک ناشی از مصرف این ماهی ضروری به نظر می‌رسد. ماهی شیربیت از خانواده کپور ماهیان است که پراکنش زیادی در رودخانه‌های جنوب ایران دارد (عبدی، ۱۳۸۷). این ماهی یکی از ماهیان با ارزش اقتصادی در جنوب کشور است که رشد مناسبی دارد (پذیرا و همکاران، ۱۳۸۶). به واسطه رشد مناسب این ماهی و ارزش بالای کیفیت گوشت آن، این ماهی طرفداران بسیاری دارد. با توجه به مطالب بیان شده و مصرف بالای این ماهی در منطقه، لذا هدف از این مطالعه، سنجش میزان کادمیوم در عضله ماهی مذکور و تعیین حد مجاز مصرف این ماهی بدون عوارض ناشی از کادمیوم می‌باشد.

## مواد و روش‌ها

این پژوهش در زمستان ۱۳۹۰ انجام و از ماهیان در وزن بازاری استفاده گردید. ماهیان مورد نیاز از ۶ ایستگاه به طور تصادفی در رودخانه ارونده و از هر ایستگاه ۵ عدد که بین ۲۵۰ تا ۳۵۰ گرم وزن داشتند، تهیه گردید.



شکل ۱: موقعیت منطقه مطالعاتی و نمایش ایستگاه های مورد مطالعه بر اساس راهنمای نقشه به مقیاس ۱:۲۰۰۰

نمونه های تهیه شده پس از زیست سنجی، درون جعبه های یونولیت حاوی یخ به آزمایشگاه منتقل گردیدند. در آزمایشگاه، عضله (عضله ی مابین بخش جلویی باله ی پشتی و خط جانبی) نمونه های ماهی جدا گردید. نمونه های تهیه شده پس از شستشو با آب مقطر، بوسیله ی سلفون پخوبی پیچیده شده و آنکاه تا زمان شروع آنالیز در فریزر و در دمای  $-80^{\circ}\text{C}$  درجه ی سانتیگراد نگهداری شدند.

جهت آماده سازی نمونه ها برای سنجش کادمیوم، نمونه ها از فریزر خارج شده، سپس در آون در دمای ۱۰۵ درجه سانتیگراد به مدت ۲۴ ساعت قرار داده تا خشک شوند. سپس بافت های خشک شده به کمک هاون چینی به شکل پودر همگن درآمدند. به منظور هضم نمونه ها، ۱ گرم از نمونه برداشته شده و به آن ۱۰ میلی لیتر اسید نیتریک غلیظ اضافه و بر روی حمام بن ماری با درجه حرارت ۱۰۰ درجه سانتی گراد تا نزدیک خشک شدن قرارداده شد. بعد از سرد شدن به آن اسید نیتریک ۱۰ درصد اضافه گردید و پس از عبور از کاغذ صافی و اتمن ۴۲ میکرون با آب مقطر دوبار تقطیر به حجم نهایی ۵۰ میلی لیتر رسید (Al - Abdali, 1996). نمونه های هضم شده به وسیله دستگاه جذب اتمی مدل UNICAM 919 مورد آنالیز قرار گرفت.

برای ارزیابی سمیت کادمیوم، در ابتدا لازم است که میزان کادمیوم در بافت عضله ماهی اندازه گیری گردد. سپس با استفاده از فرمول های پیشنهاد شده (Goldblum *et al.*, 2006; Castilhos *et al.*, 2006; USEPA, 2000)؛ شاخص خطر و حد مجاز مصرف ماهی محاسبه می گردد. لازم به ذکر است که در بحث ارزیابی خطر، کادمیوم به عنوان ماده ای غیر سلطانزا در نظر گرفته می شود (Goldblum *et al.*, 2006; Kojadinovic *et al.*, 2006).

در گام آخر جهت توصیف ریسک با توجه به میزان کادمیوم اندازه گیری شده و همچنین در نظر گرفتن سمیت کادمیوم و انتخاب کادمیوم به عنوان یک ماده سمی غیرسرطانزا، شاخص خطر HQ و میزان مجاز مصرف ماهی محاسبه شد.

شاخص خطر HQ یا (Hazard Quotient) عبارت است از نسبت تماس یک آلاینده (دوز جذب روزانه‌ی آلاینده) به دوز مرجع آن؛ که اگر از ۱ کمتر باشد، نشان دهنده‌ی آن است که مصرف ماهی اثر مضری بر سلامتی ندارد (Goldblum *et al.*, 2006; Castilhos *et al.*, 2006).

$$HQ = (MTCC \times CR / BW) / RFD$$

که در آن:

$HQ$  = نسخة خط (بدون واحد)

$MTCC =$  میانگین غلظت آلاینده‌ی اندازه‌گیری شده در ماهی (میکروگرم بر گرم یا میلی گرم بر کیلوگرم)

$CR =$  میانگین استاندارد مصرف روزانه‌ی ماهی ( $3/0$  کیلوگرم در روز)

$BW =$  وزن بدن (۷۰ کیلوگرم برای یک فرد بالغ)

$RFD =$  دز مرجع ( $0/00$  میلی گرم در کیلوگرم)

مقدار مجاز مصرف روزانه‌ی ماهیا حد مجاز مصرف روزانه‌ی ماهی با توجه به میزان کادمیوم اندازه‌گیری شده در بخش خوراکی آن (عضله) از طریق فرمول زیر که توسط آژانس حفاظت محیط‌زیست آمریکا (USEPA) پیشنهاد شده، محاسبه گردید (اسماعیلی ساری، USEPA, 2000؛ ۱۳۸۱):

$$CR_{lim} = (RFD \times BW) / C_m$$

که در آن:

$CR_{lim} =$  حداقل میزان مجاز مصرف در روز (کیلوگرم یا گرم در روز)

$RFD =$  دوز مرجع یا مجموع مجاز جذب روزانه‌ی آلاینده که برای کادمیوم برابر  $0/001$  میلی گرم بر کیلوگرم در روز می‌باشد.

$BW =$  وزن بدن (۷۰ کیلوگرم برای یک فرد بالغ)

$C_m =$  میزان کادمیوم در ماهی (میکروگرم بر گرم یا میلی گرم بر کیلوگرم)

میزان جذب روزانه و هفتگی قابل قبول کادمیوم یا میزان تماس روزانه انسان به کادمیوم از طریق مصرف ماهیان آلوده را میتوان توسط فرمول زیر محاسبه کرد (Agusa et al., 2005; Kojadinovic et al., 2006)

$$DI = C_m \times IR$$

که در آن:

$DI =$  میزان جذب کادمیوم در بدن در روز از طریق مصرف ماهی (میکروگرم بر گرم)

$C_m =$  میزان کادمیوم در ماهی (میکروگرم بر گرم)

$IR =$  میزان مصرف ماهی در منطقه‌ی مورد مطالعه (گرم در روز)

تجزیه و تحلیل داده‌ها با استفاده از نرم افزار SPSS انجام پذیرفت. ابتدا نرمال بودن داده‌های بدست آمده با آزمون کلموگرف - اسمایرنوف مورد بررسی قرار گرفت. سپس جهت بررسی وجود یا عدم وجود اختلاف معنی دار بین داده‌های عضله از آنالیز تجزیه واریانس یک طرفه (One way ANOVA) استفاده شد.

## نتایج

در این مطالعه از ماهیان در اندازه‌ی بازاری استفاده گردید که نتایج حاصل از زیست‌سنجه آنها در جدول ۱ بیان گردیده است. نتایج نشان داد میانگین کل همراه با انحراف معیار در وزن ماهیان برابر  $19 \pm 25/297$  گرم و طول آن‌ها برابر  $1/9 \pm 32/26$  می‌باشد. مقایسه‌ی میانگین‌ها با آزمون چند دامنه‌ای دانکن (در سطح احتمال ۵ درصد) بیانگر عدم وجود تفاوت معنی دار در وزن ماهیان شیربیت مورد استفاده بوده است ( $P > 0/05$ ).

نتایج حاصل از آنالیز کادمیوم در نمونه‌های عضله‌ی ماهیان شیربیت در ۶ ایستگاه نمونه برداری در جدول ۲ نشان داده شده است. میانگین میزان کادمیوم در عضله‌ی ماهی مذکور  $85/0$  میکروگرم بر گرم وزن تر (یا  $94/2$  میکروگرم بر گرم وزن خشک) بود. نتایج حاصل از تجزیه و تحلیل آماری تفاوت معنی دار در میزان کادمیوم عضلات ماهیان ایستگاه‌های مورد بررسی را منتفي دانست ( $P < 0/05$ ).

میزان HQ حدود  $0/36$  بودست آمد. با توجه به فرمول تعیین حداقل مجاز مصرف روزانه‌ی ماهی و با در نظر گرفتن میانگین وزن ۷۰ کیلوگرم برای مصرف کننده، مقدار مجاز مصرف ماهی شیربیت با میانگین غلظت کادمیوم  $85/0$  میکروگرم بر گرم وزن تر،  $82$  گرم ( $0/82$  کیلوگرم) در روز و  $574$  گرم ( $574/0$  کیلوگرم) در هفته بودست آمد (جدول ۳).

جدول ۱: میانگین وزن و طول ماهی شیربت (*Barbus grypus*) اروندرود

ایستگاه	میانگین کل	وزن ماهی شیربت (گرم)	طول ماهی شیربت (سانتی متر)
۱	۲۹۷/۳۸ ± ۲۱	۲۶/۳۱ ± ۲/۲۱	
۲	۳۰۷/۳۷ ± ۱۸	۳۱/۲ ± ۲/۸۱	
۳	۲۹۶/۴۳ ± ۲۳	۲۵/۴ ± ۲/۱۸	
۴	۲۹۴/۵ ± ۱۹	۲۳/۱۲ ± ۱/۲۹	
۵	۳۰۲/۸۶ ± ۱۲	۲۷/۶۲ ± ۱/۱۲	
۶	۲۸۴/۹۷ ± ۲۱	۲۴/۳ ± ۱/۸	
	۲۹۷/۲۵ ± ۱۹	۲۶/۳۲ ± ۱/۹	

جدول ۲: میانگین غلظت کادمیوم در عضله ماهی شیربت (*Barbus grypus*) اروندرود  
(میکروگرم بر گرم وزن تر و خشک)

ایستگاه	میانگین کل	عضله (وزن خشک)	عضله (وزن تر)
۱	۰/۸۶	۲/۹۵	
۲	۰/۸۵	۲/۹۶	
۳	۰/۸۴	۲/۹۳	
۴	۰/۸۶	۲/۹۷	
۵	۰/۸۵	۲/۹۲	
۶	۰/۸۷	۲/۹۵	
	۰/۸۵	۲/۹۴	

جدول ۳: نتایج ارزیابی ریسک مصرف ماهی شیربت رودخانه ارونده

ماهی شیربت	۸۲	۳	در هفته (هر عدد ۲۳۰ گرم) محاسبه شده (میکروگرم)	تعداد وعده های مجاز مصرف <sup>۱</sup> بر اساس نرخ مصرف <sup>۱</sup> HQ
				۱۴/۸۷

<sup>۱</sup>: بر اساس استاندارد JECFA

### بحث و نتیجه گیری

مقایسه‌ی میانگین غلظت کادمیوم در عضله ماهی شیربت نشان می‌دهد که به رغم آنکه این ماهی همه چیزخوار است و از گروه‌های وسیعی از آبیان تقذیبه می‌کند اما میزان انباست کادمیوم در آن نسبتاً پایین بوده و از مقادیر اعلام شده توسط سازمان‌های مرجع نظری سازمان بهداشت جهانی و سازمان خواربار و کشاورزی، پایین‌تر است. مقادیر مشخص شده توسط سازمان‌های مذکور مقادیری هستند که در حد بالاتر از آنها اثر ناشی از ورود کادمیوم به بدن انسان ها مشخص خواهد شد. اگرچه ممکن است در مقادیر پایین‌تر از این حدود نیز کادمیوم اثرات نامشخصی بر سلامتی داشته باشد (Shi et al., 2005; Ruelas-Inzunza et al., 2008).

اگرچه غذا یکی از روش‌های بسیار مهم و عمده در جذب آلودگی در انسان می‌باشد، ولی از آنجا که برخلاف هوا و یا آب در جوامع مختلف و یا حتی شهرها یکسان نیست (به علت سلیقه‌ی متفاوت در افراد)، بنابراین میزان جذب آن تابعی از نحوه تقذیبه می‌باشد (حسینی و همکاران، ۱۳۹۰). از آنجا که فرهنگ غذایی در ایران که از نظر وسعت بسیار گسترده و از نظر عادات غذایی بسیار متفاوت است، طبیعی است ارائه یک الگوی مشخص برای میزان استاندارد در مواد غذایی امکان‌پذیر نبوده و اصولاً نمی‌تواند از اعتبار لازم برخوردار باشد. به

همین جهت در اغلب کشورهای جهان تفاوت‌هایی در تعیین میزان استاندارد آلایینده‌ها در مواد غذایی وجود دارد که عمدتاً ناشی از عادات غذایی و همچنین ویژگی‌های خاص مرتبط با اقلیم، صنعت و کشاورزی است. این پارامترها الزاماً منجر به تفاوت‌هایی در تعیین استاندارد شده است که حتی با استانداردهای سازمان بهداشت جهانی نیز متفاوت است. در رابطه با فراورده‌های دریابی و آبزیان این تفاوت چشمگیرتر است؛ زیرا میزان مصرف ماهی در استان‌های مختلف بسیار متفاوت می‌باشد و به همین جهت نمی‌توان یک الگوی واحد برای کل جامعه در نظر گرفت؛ بنابراین معیار استاندارد با توجه به پارامترهایی نظیر مصرف سرانه، سمیت مواد، ویژگی‌های مصرف‌کننده (زن، مرد، کودک) و پتانسیل جذب باید تعیین گردد. سرانه مصرف ماهی در ایران علیرغم پایین بودن نسبی آن در مقایسه با میانگین جهانی از دامنه‌ی نوسان زیادی در سطح کشور بروخوردار است. بطوريکه در استان‌های ساحلی شمال و جنوب کشور در خانواده‌هایی که شغل آنان ماهیگیری است، مصرف بالاتر از سرانه‌ی جهانی و در برخی از استان‌ها و یا شهرها به یک بار مصرف و یا حتی کمتر از آن در سال نیز ممکن است برسد (FAO, 2009).

سازمان خوار و بار جهانی اعلام داشته است که سرانه‌ی مصرف ماهی در ایران حدود ۶۴۰۰ گرم است (FAO, 2009)، در این صورت مصرف روزانه‌ی ماهی برای هر ایرانی ۱۷/۵ گرم (۰/۰ کیلوگرم) می‌باشد. به این ترتیب میزان کادمیوم که از طریق مصرف ماهی شیربیت جذب بدن می‌شود، حدود ۱۴/۸۷ میکروگرم بر گرم در روز و ۱۰۴/۱۲ میکروگرم بر گرم در هفته برای یک فرد بالغ با وزن ۷۰ کیلوگرم می‌باشد. ولی قاعده‌ی میزان مصرف ماهی در ساکنین جنوبی ایران بالاتر از میزان اعلام شده توسط FAO می‌باشد. برای رسیدن به حداقل میزان مجاز جذب روزانه‌ی کادمیوم (۱ میکروگرم بر گرم) که توسط WHO تعیین شده است، می‌توان تا ۹۶/۵ گرم در روز نیز ماهی شیربیت مصرف کرد. از طرفی دیگر چنانچه در محدوده میزان مجاز محاسبه شده مصرف شود، میزان کادمیوم ورودی به بدن حدود ۶۹/۷ میکروگرم در روز یا ۴۸۷/۹ میکروگرم بر گرم در هفته می‌باشد. همچنین، اگر هر عددی مصرف ماهی ۲۳۰ گرم (بر اساس وزن خام) محسوب شود (Kojadinovic et al., 2006)، بر اساس استاندارد مشترک سازمان خواربار و سازمان بهداشت جهانی حداکثر تا ۳ وعده در هفته می‌توان از ماهی شیربیت این منطقه استفاده کرد (جدول ۳).

از آنجایی که میزان HQ برای ماهی شیربیت کمتر از ۱ محاسبه شد، مصرف ماهیان مذکور خطر (حد) برای سلامتی مصرف کنندگان در پی نخواهد داشت؛ اما به دلیل خاصیت تجمع پذیری کادمیوم در بدن، مصرف مطلوب آن باید محاسبه شود. همانطوری که بیان شد میزان مصرف مطلوب برای ماهی شیربیت ۸۲ گرم در روز بدست آمد. بدیهی است این میزان مصرف مطلوب، برای افراد با وزن بیشتر و کمتر از ۷۰ کیلوگرم نیز به ترتیب بیشتر و کمتر می‌شود. فرمول پیشنهادی این امکان را به ما می‌دهد تا در هر منطقه با توجه به غلظت آلایینده در ماهی و فراورده‌های دریابی با کاهش میزان مصرف آن، میزان ورود و جذب ماده‌ی آلایینده به بدن را تا حد استاندارد کاهش داد. از مزیت دیگر این روش، عدم تأثیر فرهنگ و عادات غذایی در تعیین استاندارد می‌باشد.

نتایج مطالعه‌ی حاضر نشان داد که میزان کادمیوم در عضله‌ی همه‌ی ماهیان مورد مطالعه کمتر از حد استاندارد بین‌المللی است و همچنین میزان HQ کمتر از ۱ بود؛ لذا مصرف ماهیان مذکور خطر (حد) را برای سلامتی مصرف کنندگان در پی نخواهد داشت؛ اما به دلیل خاصیت تجمع پذیری کادمیوم در بدن، مصرف تعداد وعده‌های یاد شده، به ویژه در خصوص زنان باردار و کودکان که حساسیت بیشتری دارند، باید پاره‌ای از ملاحظات را رعایت نمود. با توجه به محاسبات صورت گرفته در خصوص حد مجاز مصرف ماهیان مورد مطالعه با توجه به غلظت کادمیوم، مصرف ماهی شیربیت به ۳ وعده در هفته توصیه می‌شود. لازم به ذکر است ارزیابی ریسک ناشی از حضور سایر عناصر سنگین و همچنین آلایینده‌های آلی در ماهی شیربیت می‌تواند در تعیین حد مجاز مصرف این گونه مورد استفاده قرار گیرد.

## منابع

- اسماعیلی ساری، ع.، ۱۳۸۱. آلینده‌ها، بهداشت و استاندارد محیط‌زیست، انتشارات نقش مهر، ۷۶۷ صفحه.
- پذیر، ع.، وثوقی، غ. و عبدالی، الف.، ۱۳۸۶. شناسایی ایکتیوفون و بررسی تغذیه و اثر دما، شوری و هدایت الکتریکی بر روی پویایی جمعیت ماهی شیربت (*Barbus grypus*) در رودخانه دالکی و حله بوشهر، رساله دکتری واحد علوم و تحقیقات تهران. صفحات ۴۲-۶۸.
- عبدلی، ا.، ۱۳۸۷. ماهیان آب‌های داخلی ایران، انتشارات موزه طبیعت و حیات وحش ایران. صفحه ۶۸.
- حسینی، س.م.، میرغفاری، ن.ا.، محبوبی صوفیانی، ن.ا. و حسینی، س.و.، ۱۳۹۰. ارزیابی ریسک جیوه ناشی از مصرف ماهی سفید دریای خزر در استان مازندران. منابع طبیعی ایران.
- خیبور، ن. و دادالهی شهراب، ع.، ۱۳۸۸. در اروندرود (*Barbus grypus*) غلظت فلزات سنگین در رسوبات و ماهی شیربت. علوم و تکنولوژی محیط‌زیست.
- مرادی، ر.، ۱۳۸۹. شناخت فلزات (کادمیوم). اطلاعات علمی، سال بیست و چهارم، شماره ۳۲، ۲ ص.

**Agusa, T., Kunito,T., Iwata, H., Monirith, I., Tana,T. S., Subramanian, A. and Tanabe, Sh., 2005.** Mercury contamination in human hair and fish from Cambodia: levels, specific accumulation and risk assessment. Environmental Pollution. 134, 79–86.

**Al – Abdali, M., 1996.** Bottom Sediments of the Arabian Gulf – III. Trace Metal Contents as indicators of Pollution and implications for the effect and fate of the kuwait oil slick. Environmental Pollution. 93(3), 285-301.

**Burger, J. and Gochfeld, M., 2007.** Risk to consumers from mercury in Pacific cod (*Gadus macrocephalus*) from the Aleutians: Fish age and size effects. Environmental Research. 105, 276–284.

**Castilhos, Z. C., Rodrigues Filho, S., Rodrigues, A. P. C., Villas-Bôas, R. C., Siegel, S., Veiga Marcello, M. and Beinhoff, C., 2006.** Mercury contamination in fish from gold mining areas in Indonesia and human health risk assessment. Science of the total Environment. 368, 320–325.

**FAO (Food and Agriculture Organizations of United Nations),. 2009.** The state of world fisheries and aquaculture, Rome, Italy.

**Goldblum, D. K., Rak, A. Ponnappalli, M. D. and Clayton, C. J., 2006.** The Fort Totten mercury pollution risk assessment: A case history. Journal of Hazard Material. 136, 406–417.

**Inaba, T., Kobayashi, E., Suwazono, Y., Uetani, M., Oishi, M., Nakagawa, H. and Nogawa, K., 2005.** Estimation of cumulative cadmium intake causing Itai–itai disease. Toxicology Letters. 159, 192–201.

**Kasuya, M., Teranishi, H., Aoshima, K., Katoh, T., Horiguchi, H., Morikawa, Y., Nishijo, M. and Iwata, K., 2000.** Water pollution by cadmium and the onset of Itai–itai disease. Water Science and technology. 25, 149–156.

**Kojadinovic, J., Potier, M., Corre, M. L., Cosson, R. P. and P., 2006.** Mercury content in commercial pelagic fish and its risk assessment in the Western Indian Ocean. Science of the total Environment. 366, 688–700.

**Nakamura, K., Yasunaga,, Y., Ko, D., Xu, L.L., Moul, J.W., Peehl, D.M., Srivastava, S. and Rhim, J.S., 2002.** Cadmium-induced neoplastic transformation of human prostate epithelial cells. International Journal Oncology. 20: 543–547.

**Pistocchi , R., Mormile, A.M., Guerrini , F., Isani, G. and Boni, L., 2000.** Increased production of extra-and intracellular metal-ligands in phytoplankton exposed to copper and cadmium. Journal of Applied Phycology. 12, 469-477.

**Romero-Puetas, M.C., Palam, J.M., Gomez, M., Del Rio, L.A. and Sandalio, L.M., 2002.** Cadmium causes the oxidative modification of proteins in pea plants. Plant, Cell and Environment. 25, 677–686.

**Ruelas-Inzunza, J., Meza-López, G. and Paez-Osuna, F., 2008.** Mercury in fish that are of dietary importance from the coasts of Sinaloa (SE Gulf of California). Journal of Food Composition and Analysis. 21, 211–218.

**Sabaghe Kashani, A. 2001.** Determination of some heavy metals in muscle, liver, gill and ovary golden gray mullet (*Liza aurata*) on the southern coast of Caspian Sea. M.Sc thesis in marine fish biology. University of Tarbiat Modares.

**Turkmen, M., Turkmen, A., Tepe, Y., Tore Y. and Ates. A., 2009.** Determination of metals in fish species from Aegean and Mediterranean Seas. Food Chemistry. 113, 233–237.

**United States Environmental Protection Agency (USEPA),. 2000.** Guidance for Assessing Chemical Contaminant Data for Use in Fish Advisories. Volume 2. Risk Assessment and Fish Consumption Limits; 3rd ed. Washington. Publication No. EPA 823-B-00-008.

**Shi, J. B., Liang, L. N., Jiang, G. B. and Jin, X. L., 2005.** The speciation and bioavailability of mercury in sediments of Haihe River, China. Environment International. 31, 357– 365.

**Waalkes, M.P., 2003.** Cadmium carcinogenesis, Mutation Research. 533: 107–120.

**Wright, A.L. and Welbourn, R., 2002.** Environmental toxicology. Cambridge university press, 657 pp.

Archive of SID