

تعیین میزان فلزات سنگین سمی در کنسرو ماهی تون شهرهای اصفهان، شوشتر و چابهار

محمد ولایت زاده^{۱*}، ابوالفضل عسکری ساری^۲، محبوبه بهشتی^۳، محسن حسینی^۴، ثمین محجوب^۵

^۱ عضو باشگاه پژوهشگران جوان و دانشجوی کارشناسی ارشد شیلات، دانشگاه آزاد اسلامی واحد اهواز

^۲ استادیار گروه شیلات دانشگاه آزاد اسلامی واحد اهواز

^۳ دانش آموخته‌ی کارشناسی شیلات دانشگاه آزاد اسلامی واحد اهواز

^۴ دانشجوی کارشناسی ارشد شیلات دانشگاه آزاد اسلامی واحد علوم و تحقیقات خوزستان

^۵ دانش آموخته‌ی کارشناسی شیلات دانشگاه آزاد اسلامی واحد اهواز

تاریخ دریافت: ۱۳۸۹/۵/۱۲ تاریخ پذیرش: ۱۳۸۹/۷/۱۵

چکیده

این تحقیق در سال ۱۳۸۸ با هدف تعیین غلظت فلزات سنگین آهن، جیوه، کادمیوم، روی، قلع و نیکل در کنسرو تون ماهیان، انجام شد. نمونه‌ها به صورت تصادفی از سه کارخانه‌ی تولیدی در شهرهای شوشتر، چابهار و اصفهان تهیه شدند. هضم شیمیایی نمونه‌ها به روش مرطوب و سنگش فلزات سنگین به روش جذب اتمی صورت پذیرفت. تجزیه و تحلیل داده‌ها به کمک نرم افزار SPSS17 و مقایسه‌ی میانگین توسط آزمون t انجام شد و وجود اختلاف معنی دار در سطح ۵ درصد ($P=0.05$) تعیین گردید. بر اساس نتایج حاصل، بالاترین میزان جیوه، کادمیوم، نیکل و قلع به ترتیب $48/73\pm 7/55$ ، $336/23\pm 31/21$ ، $171/66\pm 11/08$ و $11/73\pm 11/04$ میکروگرم بر کیلوگرم و پایین ترین میزان جیوه، کادمیوم، نیکل و قلع به ترتیب $1/85\pm 1/80$ ، $141/43\pm 5/45$ ، $37/53\pm 1/33$ و $28/60\pm 1/52$ میکروگرم بر کیلوگرم بود. بالاترین میزان آهن و روی $7/63\pm 0/04$ و $8/82\pm 0/05$ میلی گرم بر کیلوگرم و پایین ترین میزان آهن و روی $4/29\pm 0/45$ و $2/84\pm 0/42$ میلی گرم بر کیلوگرم تعیین گردید. نتایج به دست آمده، نشان داد مقادیر کادمیوم، نیکل، قلع، روی و جیوه پایین‌تر از آستانه‌ی استانداردهای سازمان بهداشت جهانی (WHO)، آژانس حفاظت محیط زیست آمریکا (EPA) و سازمان غذا و داروی آمریکا (FDA) می‌باشد.

واژه‌های کلیدی: تون ماهیان، فلزات سنگین، کنسرو.

**مسئول مکاتبه: mohammadvelayatzadeh@yahoo.com

۱- مقدمه

در مواد غذایی برای بدن ضروری است، اما زمانی که مقدار آن از حد مجاز خود فراتر رود، اثرات زیانباری به همراه خواهد داشت. این اثرات، احتمال مبتلا شدن به سرطان ریه، بینی، حنجره و پروستات را افزایش می‌دهد (۵). در مصرف مواد غذایی که درون قوطی‌ها نگه داری می‌شود، ممکن است مقداری قلع وجود داشته باشد که مقدار بالای قلع باعث خوردگی و از بین رفتن طرف کنسرو می‌گردد (۳۶). منبع مهم آلودگی فلز قلع در غذاهای کنسرو شده، رنگ کردن ظروف کنسروی می‌باشد (۴). ماهی، مهم ترین منبع آهن برای کودکان و بزرگسالان می‌باشد که کمبود این عنصر سبب کم خونی می‌گردد (۲۳) اما مصرف آهن در مقادیر زیاد باعث هموکروماتوزیس می‌شود (۳۸، ۲۹). این عارضه که به ندرت تفاوت می‌افتد در بافت‌هایی به وجود می‌آید که آهن در آن‌ها ذخیره شود. این بیماری، در نتیجه‌ی مصرف طولانی مدت مواد غذایی پخته شده در ظروف آهنه است (۳۸).

در ایران مانند بسیاری از کشورهای دیگر، مصرف کنسرو ماهی به خصوص کنسرو ماهی تن به علت استفاده راحت و آسان ترجیح داده می‌شود (۱۹) به طوری که در سال ۱۳۸۶ کشور ایران با ۱۳۴ کارخانه کنسرو ماهی ۵۶۹ میلیون قوطی کنسرو ماهی تولید نموده (۲) و با توجه به این که کنسرو ماهیان تن در ایران توسط بسیاری از مردم مصرف می‌گردد و همچنین اهمیت فلزات سنگین و سمیت آن‌ها در اکوسیستم‌های آبی این تحقیق با بررسی تجمع فلزات سنگین جیوه، کادمیوم، روی، آهن، نیکل و قلع در کنسرو ماهی تون شهرهای شوشتر، اصفهان و چابهار انجام پذیرفت.

۲- مواد و روش‌ها

در این تحقیق، تجمع غلظت فلزات سنگین آهن، جیوه، کادمیوم، روی، قلع و نیکل در کنسرو تون ماهیان شهرهای شوشتر، اصفهان و چابهار بررسی شد. ۱۸ نمونه کنسرو به صورت تصادفی از هر کارخانه مورد مطالعه، تهیه شد. جهت هضم شیمیایی نمونه‌ها و سنجش فلزات سنگین، نمونه‌های کنسرو به آزمایشگاه کیمیا پژوهه البرز واقع در شهرکرد انتقال داده شدند.

تمامی نمونه‌های به دست آمده به مدت ۱۲۰ تا ۱۵۰ دقیقه در آون با دمای ۶۵ درجه‌ی سانتی‌گراد قرار داده تا به وزن ثابت

در حال حاضر محصولات دریایی، نقش قابل توجهی در تامین غذای مردم جهان دارند و با شناسایی مطلوبیت و برتری غذایی این فرآورده‌ها بر دیگر مواد پروتئینی روز به روز بر مصرف آن‌ها افزوده می‌شود (۳)، زیرا حاوی مقدار زیادی پروتئین و اسیدهای چرب امگا۳ می‌باشد و اسیدهای چرب اشباع آن کم است (۲۲، ۳۷). همگام با رشد تقاضا، افزایش روند آلودگی اکوسیستم‌های دریایی به شکلی جدی، احتمال بروز مشکلات کیفی در این منبع ارزشمند غذایی را تشید کرده است (۲۰، ۲۶). در میان منابع غذایی، ماهیان به طور مداوم در معرض فلزات سنگین موجود در آب‌های آلوده قرار دارند، این فلزات می‌توانند در بافت‌های ماهی به میزان متفاوت تجمع یابند که به اندازه و سن ماهی بستگی دارد (۱۱، ۱۵، ۲۸، ۳۷، ۲۸). بنابراین، ماهیان شاخص زیستی مناسب جهت تعیین غلظت فلزات سنگین در اکوسیستم‌های آبی می‌باشند (۱۱، ۲۵).

برخی گونه‌های بزرگ مانند تن ماهیان (*Thunnus Spp.*)، شمشیر ماهیان (*Xiphias gladius*) و نیزه ماهیان (ماهی مارلین) به طور طبیعی دارای غلظت‌های بالایی از جیوه هستند (۳۵). این گوشتخواران بزرگ در انتهای زنجیره غذایی قرار دارند و رژیم غذایی آن‌ها به دلیل وجود فرآیند تغییض و تجمع که تحت عنوان بزرگنمایی زیستی شناخته شده، دارای غلظت بالای جیوه است (۱۶، ۲۷، ۳۳، ۳۴). کادمیوم از معدود عناصری است که هیچ گونه نقش ساختمانی در بدن انسان ندارد و حتی در مقادیر بسیار کم نیز ایجاد مسمومیت می‌کند و سبب فقر آهن می‌شود (۳۲). کادمیوم پس از جذب توسط بدن در فعالیت‌های متابولیسمی و آنزیمی شرکت نموده، سبب اختلال در آن‌ها می‌گردد. سمیت کادمیوم و ذخیره‌ی آن با کمبود روی، افزایش می‌یابد (۱). فلز روی از عناصر ضروری در واکنش‌های زیستی می‌باشد و به صورت همواستاتیک تنظیم می‌شود (۴۰) و غذاهای دریایی منبع اصلی این عنصر است (۴۱، ۴۲). این عنصر در مقادیر اندک برای ماهی ضروری است و به عنوان کاتالیزور در ساختار اکثر آنزیم‌های فعال در سوخت و ساز انرژی فعالانه نقش دارد و میزان اندک آن تهدیدی جدی محسوب نمی‌شود (۷). نیکل برای ماهیان سمی بوده و در بافت‌های کبد، کلیه، آبشش و ماهیچه تجمع می‌یابد. سمیت این عنصر در حضور روی، افزایش می‌یابد. وجود مقدار اندک نیکل

هم‌چنین غلظت جیوه، کادمیوم، نیکل و روی نمونه‌های اصفهان و چابهار اختلاف معنی‌داری داشت ($P \leq 0.05$)، اما مقادیر فلزات مذکور در نمونه‌های شوستر و چابهار، اختلاف معنی‌داری نداشت ($P \geq 0.05$). بالاترین و پایین‌ترین میزان فلزات جیوه، نیکل، روی و آهن به ترتیب در نمونه‌های کنسرو کارخانه شوستر و اصفهان بود. هم‌چنین بالاترین و پایین‌ترین میزان کادمیوم و قلع به ترتیب در نمونه‌های کنسرو کارخانه چابهار و اصفهان بود (شکل های ۱و ۲).

مقادیر به دست آمده غلظت جیوه در این تحقیق، نشان می‌دهد که این میزان پایین‌تر از آستانه‌ی مجاز استانداردهای جهانی WHO، EPA و FDA می‌باشد. معمولاً میزان جیوه در اعضای داخلی بدن ماهی کمی بیش‌تر از بافت عضله است^(۵). نتایجی که تاکنون از آنالیز جیوه در این فراورده در کشورهای مختلف به دست آمده با یکدیگر تفاوت دارند. Yallouz و همکاران (۲۰۰۱) در برزیل میزان جیوه را $0/۶۵$ ppm اعلام نمودند که ۵۱ درصد نمونه‌ها بیش‌تر از $0/۵$ و ۱۵ درصد آن‌ها بیش از 1 ppm (استانداردهای اعلام شده توسط FDA) بود^(۴۳). Gochfeld و Burger (۲۰۰۴) با آنالیز ۱۶۸ نمونه کنسرو تن، مقادیر جیوه تام را $4/۵۶$ ppm در گونه‌ای از ماهی تن اعلام نمودند که ۲۵ درصد آن‌ها بالاتر از استاندارد $0/۵$ ppm (WHO) و حداکثر به دست آمده $0/۹۵۶$ ppm بوده است^(۱۲). Acra، مقدار جیوه‌ی تام در نمونه‌های کنسرو تن لبنان را $0/۴۹$ – $۰/۲۵$ ppm، $۰/۳$ ppm گزارش نمود^(۸). هم‌چنین در تحقیقی مقطعی جهت اندازه‌گیری فلزات سنگین در کنسروهای تن ایران، مقدار جیوه‌ی تام کمتر از استانداردها به دست آمد^(۱۸). در مطالعه‌ای میزان جیوه‌ی کل در نمونه‌های آنالیز شده $6/۳۵$ ppb به دست آمد که در مقایسه با استاندارد اعلام شده از EPA و FDA (1 میکروگرم در گرم) در مقادیر کم تری قرار دارد و حتی حداقل‌غلظت این فلز نیز از استاندارد کمتر می‌باشد^(۴) که نتایج دو بررسی اخیر با نتایج تحقیق حاضر همانهنجی دارد، اما دلیل متفاوت بودن میزان جیوه در نمونه‌های کنسرو ماهی تن در کشورهای مختلف جهان به شرایط زیست محیطی اکوسیستم‌ها و نوع گونه بستگی دارد.

در این تحقیق، میزان فلزات کادمیوم و قلع نیز کمتر از استانداردهای بین‌المللی به دست آمد. در این تحقیق، میزان روی کمتر از استانداردهای بین‌المللی بود. روی، به طور عمده

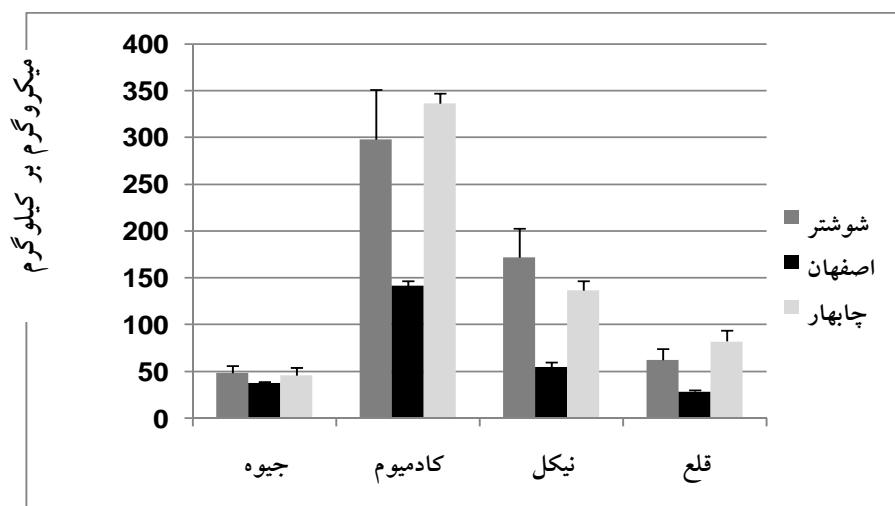
رسیده و سپس از داخل آون خارج شدند. برای هضم نمونه‌ها از روش مرتبط استفاده شد (۱۷ ، ۲۴ ، ۳۱).

سنجهش فلزات جیوه، کادمیوم، روی، آهن، قلع و نیکل به روش جذب اتمی با کمک دستگاه Perkin Elmer 4100 انجام شد (۳۰ ، ۱۰). جهت اندازه‌گیری عناصر مورد نظر ابتدا به ۱۰ میلی لیتر محلول هضم شده نمونه‌ها، ۵ میلی لیتر محلول آمونیم پیرولیدین کاربامات ۵% اضافه شده و به مدت ۲۰ دقیقه نمونه‌ها هم زده شدند تا عناصر به صورت فرم آلی فلزی در محلول کمپلکس شوند و سپس به نمونه‌ها ۲ میلی لیتر متیل ایزو بوتیل کتون اضافه شد و به مدت ۳۰ دقیقه نمونه‌ها هم زده شدند و پس از ۱۰ دقیقه نمونه‌ها در ۲۵۰۰ دور در دقیقه سانتریفوژ و عناصر مورد نظر به فاز آلی منتقل شدند. پس از تنظیم کوره و سیستم منبع تولید اشعه‌ی کاتدی دستگاه و اپتیم کردن دستگاه جذب اتمی منحنی کالیبراسیون این عناصر به کمک استانداردهای این عناصر و ماتریکس مدیفایر پالادیم توسط نرم‌افزار winLab32 رسم گردید و مقدار این عناصر در محلول‌های آماده شده، اندازه‌گیری گردید.

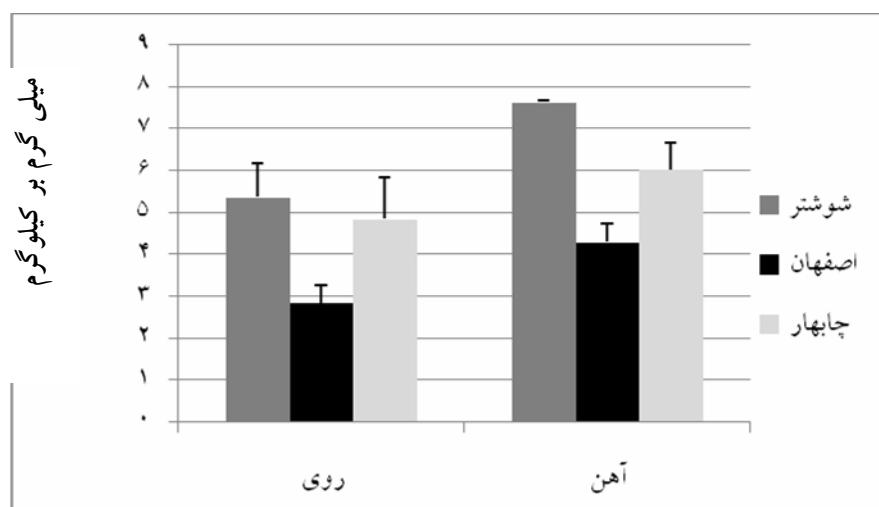
در این بررسی، تجزیه و تحلیل داده‌ها به کمک نرم‌افزار SPSS17 انجام شد و میانگین تیمارها به کمک آزمون t با یکدیگر مقایسه شدند که وجود یا عدم وجود اختلاف معنی‌دار در سطح 5 درصد ($P=0.05$) تعیین گردید. هم‌چنین در ترسیم نمودارها از نرم‌افزار Excel2003 استفاده شد.

۳- نتایج و بحث

بالاترین میزان جیوه، کادمیوم، نیکل و قلع به ترتیب $5/۵۵$ ، $4/۸$ ، ۷۳ ± ۷ ، $۱۱/۰/۸$ ، $۳۳/۲۲\pm ۱/۲۱$ ، $۱۷۱/۶۶\pm ۳/۱$ و $۸۲/۲۰\pm ۱۱/۷۳$ میکروگرم بر کیلوگرم و پایین‌ترین میزان آن‌ها به ترتیب $۱/۳۳\pm ۵/۴۵$ ، $۳۷/۵۳\pm ۱/۴۱$ ، $۱۴۱/۴۳\pm ۵/۴۵$ و $۵۴/۹۹\pm ۴/۵۲$ میکروگرم بر کیلوگرم بود (نمودار ۱). بالاترین میزان آهن و روی $۰/۰/۴$ و $۷/۶۳\pm ۰/۰/۸۲$ و $۵/۳۶\pm ۰/۰/۸۲$ میلی گرم بر کیلوگرم و پایین‌ترین آهن و روی $۰/۴/۴۵$ و $۴/۲۹\pm ۰/۰/۴۲$ میلی گرم بر کیلوگرم بود (نمودار ۲). بر اساس تجزیه و تحلیل به کمک آزمون t، در این تحقیق میزان فلزات سنگین در نمونه‌های اصفهان و شوستر اختلاف معنی‌داری داشت ($P \leq 0.05$). قلع و آهن نیز در نمونه‌های کنسرو سه کارخانه‌ی مورد مطالعه، اختلاف معنی‌داری داشت ($P \leq 0.05$).



شکل ۱- مقایسه‌ی فلزات فلع، کادمیوم، جیوه و نیکل در نمونه‌های کنسرو سه کارخانه
(بر حسب میکروگرم بر کیلوگرم)



شکل ۲- مقایسه‌ی فلزات روی و آهن در نمونه‌های کنسرو سه کارخانه
(بر حسب میلی گرم بر کیلوگرم)

عمل آوری کنسرو می‌تواند اثر قابل توجهی بر میزان فلزات سنگین داشته باشد. به عنوان نمونه در بررسی Ezzatpanah و همکاران (۲۰۰۹) مشخص شد که مراحل تهیه‌ی کنسرو از جمله مرحله انجماد زدایی، پخت و استریل کردن میزان سرب و کادمیوم را به طرز قابل توجهی کاهش می‌دهد (۱۹).

با توجه به اینکه غلظت فلزات جیوه، کادمیوم، قلع و نیکل پایین‌تر از حد مجاز استانداردهای بین‌المللی می‌باشند. همچنان فلزات روی و آهن از عناصر ضروری بدن انسان هستند و مقادیر آن‌ها در این بررسی در حد مطلوب می‌باشند، می‌توان بیان نمود که مصرف کنسرو ماهی تون تولید شده در سه شهر شوستر، اصفهان و چابهار جهت استفاده انسان مشکلی ایجاد نمی‌کند.

۴- سپاس گزاری

از جانب آقای احمدی، مدیر محترم آزمایشگاه کیمیا پژوه البرز شهرستان شهرکرد که این‌جانب و همکاران را در انجام این پژوهش یاری نمودند، صمیمانه سپاس گزاری می‌گردد. در ضمن از کمک‌های همکار عزیز و گرامی جناب آقای امیر نیلدار، کمال تشکر را داریم.

۵- منابع

- ۱- اسماعیلی ساری، ع. ۱۳۸۱. آلاینده‌ها، بهداشت و استاندارد در محیط زیست، انتشارات نقش مهر، تهران، ۷۶۷ صفحه.
- ۲- موسسه‌ی تحقیقات شیلات ایران، ۱۳۸۸. سالنامه‌ی آماری سازمان شیلات ایران (۱۳۷۹-۱۳۸۶). دفتر برنامه‌ریزی، گروه آمار و مطالعات توسعه‌ی شیلاتی، تهران، ۵۶ صفحه.
- ۳- رضایی، م. ناصری، م. عابدی، ع. و افشار نادری، ا. ۱۳۸۴. سنجش مقادیر برخی عناصر سنگین (آهن، مس، روی، منیزیم، منگنز، جیوه، سرب و کادمیوم) در بافت‌های خوراکی و غیرخوراکی ماهی کفال پشت سبز (Liza dussumieri) سواحل بوشهر. مجله‌ی علوم دریایی ایران، دوره‌ی ۴، شماره‌ای ۳ و ۴، ۵۹-۶۷.
- ۴- سalar آملی، ج. و علی اصفهانی، ط. ۱۳۸۷. تعیین میزان جیوه تام و تاثیر عامل احیا کننده و وزن نمونه بر آن در کنسروهای ماهی تون به روش هیدریدزرناتور-اتمیک ابزریشن (HG-AAS).

در استخوان و پوست تجمع می‌یابد، اگرچه کبد، آبشش و کلیه نیز میزان قابل توجهی از این عنصر را جمع می‌کنند (۱). مسیر جذب و مکانیسم انتقال آن‌ها به بدن ماهی به عوامل مختلف وابسته است که شکل شیمیایی فلز (یونی یا نمک‌های آن‌ها) در تعیین این مسیر، بسیار مهم است. همچنین میزان نیکل در نمونه‌های کنسرو کم‌تر از حد آستانه‌ی استاندارد سازمان بهداشت جهانی (0.38 میلی گرم بر کیلوگرم) بود. بیش‌تر فلزات سنگین، در بافت‌هایی نظیر کلیه، کبد و آبشش‌ها تجمع می‌نمایند و در بافت عضله پایین‌تر هستند (۲۱). در تحقیقات مختلف در زمینه‌ی فلزات سنگین در نمونه‌های کنسرو تون ماهیان، نتایج متفاوتی را نشان می‌دهد. تفاوت تجمع فلزات سنگین در بدن ماهیان با توجه به شرایط اکولوژیک و زیستی و فعالیت‌های متابولیکی متفاوت است (۱۳). در بررسی لشکری مقدم و همکاران (۱۳۸۷) بر روی غلظت فلزات سنگین گوشت و روغن کنسرو ماهی تون مشخص شد که میزان نیکل در گوشت ماهی تون کم بود اما در روغن این محصول مقادیر بالایی از نیکل وجود داشت. همچنین دارای مقادیر بالایی NHMRC 2007 کادمیوم بود که در مقایسه با استاندارد 0.05 میلی گرم در کیلوگرم) می‌باشد (۷). همچنین در بررسی دیگر، آلدگی سرب و کروم در این فرآورده‌ی دریابی به اثبات رسیده است (۱۴). در بررسی Ezzatpanah و همکاران در کنسرو ماهی تن زرد باله میزان سرب و کادمیوم به دست آمده، کم‌تر از مقادیر ثبت شده توسط موسسه‌ی تحقیقات و استانداردهای صنعتی (۲۰۰۳) و کمیته انجمان اروپا (۲۰۰۱) بود (۱۹). در بررسی Ikem و همکاران میزان فلزات سنگین سرب، کادمیوم و مس پایین‌تر از استاندارد MAFF و فلز قلع پایین‌تر از استاندارد کشور برزیل به دست آمد (۲۲). قاضی خوانساری و افشار (۱۳۷۵) غلظت فلزات سنگین در کنسرو ماهی تن را اندازه‌گیری نمودند و نشان دادند که مقادیر فلزات از جمله کادمیوم، آرسنیک، سرب، جیوه و قلع پایین‌تر از استانداردهای بین‌المللی می‌باشد (۶). همچنین مطالعات مشابهی در ترکیه توسط Soylak و Tuzen (۲۰۰۶) و در لیبی توسط Voeborlo (۱۹۹۹) بر روی کنسرو ماهی تون انجام گردید که نتایج نشان داد که این محصول عاری از آلدگی به فلزات سنگین می‌باشد (۳۷، ۳۹) که نتایج این مطالعات با نتایج حاصل از این تحقیق هماهنگی دارد. مراحل

- 16-Drabak, I. and Iverfeldt, A. 1995. Mercury speciation in biological matrices. *Journal Anal. Chem.*, 17: 305-318.
- 17- Eboh, L. Mepba, H. D. and Ekpo, M. B. 2006. Heavy metal contaminants and processing effects on the composition, storage stability and fatty acid profiles of five common commercially available fish species in Oron Local Government, Nigeria. *Journal of Food Chemistry*, 97 (3): 490-497.
- 18-Emami Khansari, F. Ghazi- Khansari, M. and Abdollahi, M. 2004. Heavy metals content of canned tuna fish. *Journal of Food Chemistry*, 93: 293-296.
- 19-Ezzatpanah, H. Ganjavi, M. Givianrad, M.H. and Shams, A. 2009. Effect of canned tuna fish processing steps on lead and cadmium of Iranian tuna fish. *Journal of Food chemistry*, 118(3):525-528
- 20-Fowler, S.W. 1986. Trace metal monitoring of Pelagic organisms from the open Mediterranean Sea. *Journal of Environ Monitor Asses.*, 7: 59-78.
- 21- Filazi, A. Baskaya, R. and Kum, c. 2003. Metal concentration in tissues of the Black Sea fish Mugil auratus from Sinop-Icliman, Turkey. *Human and Experimental Toxicology*, 22: 85-87.
- 22-Ikem, A. and Egiebor, N.O. 2005. Assessment of trace elements in canned fishes (mackerel, tuna, salmon, sardines and herrings) marketed in Georgia and Alabama (United States of America). *Journal of Food Compo. Anal.*, 18: 771-787.
- 23-Institute of Medicine. 2003. Dietary Reference Intakes: Applications in Dietary Planning. Subcommittee on Interpretation and Uses of Dietary Reference Intakes and the standing Committee on the Scientific Evaluation of Dietary Reference Intakes. Institute of Medicine of the National Academies, Press, Washington, DC, p: 248.
- 24-Kalay, G. and Bevis, M.J. 1997. Structure and physical property relationships in processed polybutene. *Journal Polym Sci. Polym Phys.*, 35: 415.
- 25-Keskin, Y. Baskaya, K. Ozyaral, O. Yurdun, J. Luleci, N.E. and Hayran, O. 2007. Cadmium, Lead, Mercury and Copper in fish from the Marmara Sea, Turkey. *Bulletin of Environmental Contamination and Toxicology*, 78: 258-261.
- 26-Laimano, R. Cheung, Y. Chan, K.M., 1999. Metal concentration in the tissues of rabbitfish collected from Tolo Harbour in Hong kong. *Journal Marine Pollution Bulletin*, 39: 123-134.
- 27-Leal, L. O. Elsholz, O. Forteza, R. and Cerd, V. 2006. Determination of mercury by multisyringe flow injection system with cold-vapor atomic absorption spectrometry. *Journal of Trace Elements in Medicine and Biology*, 20: 335-339.
- 28- Sadeghi Zad, M. 1373. Effects of heavy metals on the growth and development of zebrafish. *Journal of Environmental Sciences and Technology*, 16: 1-6.
- 29- Qasemi Xoanisari, M. and Afshar, M. 1375. Determination of heavy metals in fish. *Journal of Environmental Sciences and Technology*, 16: 1-6.
- 30- Lashkaripour, N. Ravanai, M. and Ahmadi-Panahei, H. 1387. Evaluation of heavy metals in fish imported into Iran. *Journal of Environmental Sciences and Technology*, 16: 1-6.
- 31- Acra, A. Namaan, S. and Raffoul, Z. 1981. Total mercury levels in canned and frozen fish imported into Lebanon. *Bull. Environ. Contam. Toxicol.*, 27: 209-212.
- 32- Agency for Toxic substances and Disease Registry. 2004. Division of Toxicology. Clifton Road, NE, Atlanta, GA.
- 33- Ahmad, A. K. and Shuhaimi-Othman, M. 2010. Heavy metal Concentration in Sediments and fishes from Lake Chini, Pahang, Malaysia. *Journal of Biological Sciences*, 10(2): 93-100.
- 34- Burger, J. Gaines, K. F. Shne Boring, C. Stephens, W. L. Snodgrass, J. Dixon, C. McMahon, M. Shukla, S. Shukla, J. and Gochfeld, M. 2002. Metal levels in fish from the Savannah river: Potential hazards to fish and other receptors. *Environmental Research*, 89: 85-97.
- 35- Burger, J. and Gochfeld, M. 2004. Mercury in canned tuna white versus light and temporal variation. *Journal of Environmental Research*, 96: 239-249.
- 36- Canli, M. and Atli, G. 2002. The relationship between heavy metal (Cd, Cr, Cu, Fe, Pb, Zn) levels and the size of six Mediterranean fish species. *Journal of Environmental Pollution*, 121: 129-136.
- 37- Cesar, R.T. Wendeli, K.T. and Coltro, M. 2001. Characteristic levels of some heavy metals from Brazilian canned fish. *Journal of food composition and analysis*, 14: 611-617.
- 38- Demirezen, D. and Uruc, K. 2006. Comparative Study trace elements in certain fish meat and meat products. *Journal of Meat Science*, 74: 255-260.

- 39-Voegborlo, R.B. El-Methnani, A.M. and Abedin, M.Z. 1997. Mercury, Cadmium and lead content of canned tuna fish. *Journal of Food Chemistry*, 67: 341-345.
- 40-Wagemann, R. and Muir, D. C. G. 1984. Concentration of heavy metals and organochlorine in marine mammals of northern waters overview and evaluation. *Can. Tech. Rep. Fish. Aq. Sci.* No 1279.
- 41-WHO (World Health Organization). 1995. Health risks from marin pollution in the Mediterranean. Part 1 Implications for Policy Makers. 255 P.
- 42-WHO (World Health Organization). 1996. Health criteria other supporting information. In: *Guidelines for Drinking water Quality*, 2: 31-388.
- 43-Yallouz, A. Campos, R. C. and Louzada, A. 2001. Niveis de mercurioem atum sólido enlatado comercializado na cidade do Rio de Janeiro. *Ciencias Technol. Aliment. Campinas.*, 21: 1- 4.
- absorption spectrometry. *Journal Anal. Chimica Acta*, 573-574, 399-405.
- 28-Marjic, V. F. and Raspor, B. 2007. Metal exposure assessment in native fish, *Mullus barbatus* L., from the Eastern Adriatic Sea. *Journal Toxicology Letters*, 168(3): 292-301.
- 29-McCoy, C. P. Ohara, T. M. Benett, L. W. and Boyle, C. R. 1995. Liver and Kidney Concentrations of zinc, copper and cadmium in channel fish (*Ictalurus punctatus*): Variations due to size, season and health status. *Journal of Vet Human Toxical.*, 37: 11-15.
- 30-Olowu, R. A. Ayejuo, O. O. Adewuyi, G. U. Adejoro, I. A. Denloye, A. A. B. Babatunde, A. O. and Ogundajo, A. L. 2010. Determination of Heavy Metals in Fish Tissues, Water and Sediment from Epe and Badagry Lagoons, Lagos, Nigeria. *Journal of Chemistry*, 7(1): 215-221.
- 31-Okoye, B.C.O. 1991. Heavy metals and organisms in the Lagos Lagoon. *International Journal of Environmental Studies*, 37: 285-292.
- 32-Robands, K. and Worsfold, P. 2000. Cadmium. *Journal Toxicology and Analysis*, Pergam press. London, UK.
- 33-Segade, S.R. and Tyson, J.F. 2003. Determination of inorganic mercury and total mercury in biological and environmental samples by flow injection-cold vapor-atomic absorption spectrometry using sodium hydride as the sole reducing agent. *Spectro. Chimica Acta.*, 58: 797-807.
- 34-Simonin, H.A. Loukmas, J.J. Skinner, L.C. and Roy, K.M. 2008. Lake variability: Key factors controlling mercury concentrations in New York State fish. *Journal Environ. Pollut.*, 154: 116-123.
- 35-Stern, A.H. 2005. A review of the studies of the cardiovascular health effects of Methyl Mercury with consideration of their suitability for risk assessment. *Journal of Environ. Res.*, 98: 133-142.
- 36-Tarley, C.R.T. Coltro, W.K.T. Matsushita, M. and Souza, N.E. 2001. Characteristic levels of some heavy metals from Brazilian canned sardines (*Sardinella brasiliensis*). *Journal of Food Composition and Analysis*, 14: 611-617.
- 37-Tuzen, M. and Soylak, M. 2006. Determination of trace metals in canned fish marketed in Turkey. *Journal of Food Chemistry*, 101: 1378-1383.
- 38-USEPA(United States Environmental Protection Agency). 1997. Mercury Study Report to Congress, Office of Air Quality Planning and Standards and Office of Research and Development, Washington, DC.