

وزارت جهاد کشاورزی
سازمان تحقیقات، آموزش و ترویج کشاورزی
موسسه تحقیقات علوم شیلاتی کشور - پژوهشکده اکولوژی دریای خزر

عنوان:
تعیین میزان آلاینده‌های نفتی
(آب، رسوب و ماهی)
در منطقه جنوبی دریای خزر

مجری:
حسن نصراله‌زاده‌ساروی

شماره ثبت
۴۳۲۳۷

وزارت جهاد کشاورزی
سازمان تحقیقات، آموزش و ترویج کشاورزی
موسسه تحقیقات علوم شیلاتی کشور - پژوهشکده اکولوژی دریای خزر

عنوان پروژه : تعیین میزان آلاینده‌های نفتی (آب، رسوب و ماهی) در منطقه جنوبی دریای خزر

شماره مصوب پروژه : ۱۲-۷۶-۸۹۰۶-۸۹۱۰۰

نام و نام خانوادگی تکارنده/ نگارنده/ گان : حسن نصراله‌زاده‌ساروی

نام و نام خانوادگی مجری مسئول (اختصاص به پروژه‌ها و طرحهای ملی و مشترک دارد) : -

نام و نام خانوادگی مجری / مجریان : حسن نصراله‌زاده‌ساروی

نام و نام خانوادگی همکار(ان) : نیما پورنگ، شعبان نجف‌پور، شهریار بهروزی، رضا پور‌غلام، سلیمان غلامی‌پور، یوسف علومی، حوریه یونسی پور، عبدالله نصرالله تبار، شراره فیروزکنديان، مریم رضایی، عبدالله سلیمان روdi، عبدالحمید آذری، فرامرز باقرزاده، احمد احمدیزاده، علی اکبر عرب احمدی، مجید ابراهیم زاده، حسین طالشیان، حمید رضا محمودی، احترام السادات علوی

نام و نام خانوادگی مشاور(ان) : -

نام و نام خانوادگی ناظر(ان) : مرجان صادقی راد

محل اجرا : استان مازندران

تاریخ شروع : ۸۹/۸/۱

مدت اجرا : ۱ سال و ۸ ماه

ناشر : موسسه تحقیقات علوم شیلاتی کشور

تاریخ انتشار : سال ۱۳۹۳

**حق چاپ برای مؤلف محفوظ است . نقل مطالب ، تصاویر ، جداول ، منحنی ها و نمودارها با ذکر مأخذ
بلامانع است .**

«سوابق طرح یا پروژه و مجری مسئول / مجری»

پروژه : تعیین میزان آلاینده‌های نفتی (آب، رسوب و ماهی) در منطقه جنوبی دریای خزر

کد مصوب : ۱۲-۷۶-۱۲-۸۹۰۶-۸۹۱۰۰

شماره ثبت (فروست) : ۴۳۲۳۷ تاریخ : ۹۲/۴/۲۴

با مسئولیت اجرایی جناب آقای حسن نصرالهزاده ساروی دارای مدرک تحصیلی دکتری در رشته علوم زیستی (گرایش محیط زیست) می‌باشد.

پروژه توسط داوران منتخب بخش اکولوژی منابع آبی مورد ارزیابی و با نمره ۱۹/۳ و رتبه عالی تأیید گردید.

در زمان اجرای پروژه، مجری در :

ستاد □ پژوهشکده ■ مرکز □ ایستگاه □

با سمت معاون تحقیقات در پژوهشکده اکولوژی دریای خزر مشغول بوده است.

عنوان	« فهرست مندرجات »	صفحه
چکیده		۱
۱- مقدمه		۳
۲- مواد و روشها		۱۱
۲-۱- نیم خط ها و انتخاب ایستگاهها		۱۱
۲-۲. نمونه برداری ها و تناوب زمانی		۱۱
۲-۳- موقعیت جغرافیایی ایستگاههای نمونه برداری		۱۱
۲-۴- نمونه برداریها (آب ، رسوب و ماهی)		۱۴
۲-۵- آماده سازی نمونه آب		۱۴
۲-۶- آماده سازی نمونه رسوب		۱۵
۲-۷- آماده سازی نمونه ماهی		۱۵
۲-۸- تزریق Spike (جهت تعیین Recovery)		۱۷
۲-۹- تزریق استاندارد CRM		۱۷
۲-۱۰- مشخصات دستگاه HPLC		۱۷
۲-۱۱- تعیین نسبت تشخیصی (Diagnostic Ratio)		۱۷
۲-۱۲- تعیین برآورد خطر HQ (Hazard Quotient)		۱۸
۲-۱۳- تعیین فاکتور تجمع زیستی (BAF)		۲۰
۲-۱۴- تعیین غلظت معادل سمیت (TEQ)		۲۰
۲-۱۵- تجزیه و تحلیل آماری		۲۱
۳- نتایج		۲۴
۳-۱- ۱۶PAHs در آب		۲۴
۳-۲- ۱۶PAHs در رسوبات		۳۴
۳-۳- PAHs در ماهی کپوردریایی		۴۳
۴- بحث و نتیجه گیری		۴۸
پیشنهادها		۶۵
منابع		۶۶
چکیده انگلیسی		۷۲

چکیده

این مطالعه به بررسی غلظت ترکیبات نفتی (16PAHs) در هشت مقطع محدود ساحل (آستارا، انزلی، سفید رود، تنکابن، نوشهر، بابلسر، امیر آباد و بندر ترکمن) طی چهار فصل در آب و طی فصول تابستان و زمستان در رسوبات و در بافت خوراکی ماهی کپور (*Cyprinus Carpio*) سواحل ایرانی منطقه جنوبی دریای خزر در سال ۱۳۸۹ می‌پردازد. تعداد ۹۴ نمونه آب و ۴۵ نمونه رسوبات سطحی دراعمق ۱۰، ۵۰ و ۱۰۰ متری و همچنین تعداد ۲۸ نمونه ماهی کپور در پرهای صیادی و بوسیله تراول طی فصول زمستان و بهار جمع آوری شد. نمونه‌ها پس از آماده سازی (استخراج مایع-مایع و فرآیند سوکسیله) به روش استاندارد بوسیله دستگاه گازکروماتوگرافی با کارایی بالا (HPLC) اندازه‌گیری گردید. نتایج نشان داد که میانگین 16PAHs در آب در فصول بهار، تابستان، پاییز و زمستان به ترتیب برابر ۲۳۲ (±۷۷)، ۱۲۶۸ (±۸۰.۸)، ۱۵۱ (±۵۳) و ۵۳۸ (±۱۹۰) میکروگرم بر لیتر ثبت گردید. همچنین سالانه 16PAHs در آب به همراه خطای معیار (SE) برابر ۲۴/۱۰ (±۸/۱۲) میکروگرم بر لیتر بود. ریسک اکولوژیکی (HQs) مربوط به 16PAHs در آب، شامل ترکیبات Benzo(a)pyrene و Dibenzo(a,h)anthracene می‌باشد که چند برابر واحد بوده است. میانگین 16PAHs در رسوبات در فصول تابستان و زمستان به ترتیب برابر ۰/۷۷ (±۰/۲۳) و ۱/۲۱ (±۰/۶۴) میکروگرم وزن خشک ثبت گردید و میانگین غلظت سالانه 16PAHs در رسوبات به همراه خطای معیار برابر ۰/۹۳ (±۰/۳۳) میکروگرم برگرم وزن خشک بوده است. ترکیبات Benzo(a)pyrene و Chrysene، Benzo(a)anthracene، Fluoranthene اکولوژیکی (HQs) بالاتر از واحد بوده است. میانگین غلظت سالانه 16PAHs در بافت خوراکی ماهی کپور به همراه خطای معیار به ترتیب برابر ۲/۲۱ (±۰/۴۲) میکروگرم برگرم وزن خشک بوده است.

الگوی تغییرات ترکیبات 2-6 حلقه 16PAHs در آب طی یک سال نشان داد که ترکیبات ۳، ۴، ۵ و ۶ حلقه ایه ترتیب ۱۰٪، ۷۰٪، ۱۲٪ و ۸٪ را تشکیل داد. همانطوری که مشاهده می‌شود ترکیبات ۴ حلقه‌ای در این منطقه با

در صد بالا در بین این ترکیبات موجود هستند و ترکیب ۲ حلقه ای در بین این ترکیبات مشاهده نگردید.الگوی

تغییرات ترکیبات ۶-۲ حلقه ای در رسوب طی دو فصل نیز نشان داد که ترکیبات ۳ حلقه ای ۳۱٪، ۴

حلقه ای ۵٪ و ۵ حلقه ای ۱۴٪ را تشکیل می دهند. همانطوریکه مشاهده می شود ترکیبات ۴ حلقه ای با درصد

بالا در بین این ترکیبات موجود هستند و ترکیبات ۲ و ۶ حلقه ای در بین این ترکیبات مشاهده نگردید.نتایج

تحقیق حاضر نشان داد که در اکثر ایستگاهها و فضول غلظت ترکیبات ۲ و ۶ حلقه ای آروماتیک در آب،

رسوب و ماهی در مقایسه با ترکیبات ۳، ۴ و ۵ حلقه ای کمتر بوده است. همچنین نتایج نشان داد که براساس

نسبت های تشخیصی اجزای ترکیبات آروماتیک منشاء ترکیبات نفتی در رسوبات فصل تابستان

پتروژنیک(مشخصاً) از سوختن نفت خام و وسایل نقلیه) و پیرولیتیک اما در رسوبات فصل زمستان بیشتر

پیرولیتیک مشخصاً) از سوختن چوب و ذغال سنگ بوده است. با مقایسه نسبت های تشخیصی در آب و رسوب

در می یابیم که ترکیبات دارای منشاء پتروژنیک و پیرولیتیک در مناطق مختلف حوزه جنوبی دریای خزر با

در صد های متفاوت موجود می باشد.

نتیجه اینکه، میانگین ترکیبات ۱۶PAHs در آب در مقایسه با استانداردهای مختلف بالاتر بوده است که بیانگر

آلوده بودن این منطقه از دریای خزر می باشد و در ضمن بیشتر این آلودگیها دارای منشاء پیرولیتیک (۸۵٪) بود

اند. غلظت این ترکیبات در رسوبات دریای خزر کمتر از راهنمای استاندارد کیفیت رسوبات دریایی کشورهای

مختلف بوده است واز نظر کلاسه بندی رسوبات این منطقه در کلاس متوسط (Fair) قرار گرفت. شایان ذکر

است ترکیباتی همچون Benzo(a)pyrene و Benzo(a)anthracene Chrysene، (ترکیباتی با ریسک اکولوژیکی بالا)

که در آب و رسوبات مشاهده شدند، در بافت خوراکی ماهی کپور دریای خزر نیز حضور داشتند.

کلمات کلیدی: آلانده نفتی، آب، رسوبات، ماهی کپور، حوزه جنوبی دریای خزر، ایران

مشکلات زیست محیطی دریای خزر دارای خاستگاه متعدد و متنوعی است. از آنجائی که دریای خزر به عنوان یک اکو سیستم بسته محسوب می گردد، لذا بیشتر از دریا های دیگر تحت تاثیر فعالیت های انسانی قرار دارد. فلات قاره دریای خزر از یک قرن پیش مورد بهره برداری اتحاد شوروی سابق قرار گرفته و صدھا چاه فعال نفت و گاز در بستر آن وجود دارد. در حاشیه این دریا و همچنین در مسیر رودهای بزرگ ورودی به آن، نظیر ولگا، دھها پالایشگاه، مجتمع پتروشیمی، صنایع سنگین و سبک، صنایع سلولزی و چوب، و کارخانجات رنگ و صنایع مختلف وجود دارد و دھها شهر بزرگ در غالب موارد فاضلابهای شهری، صنعتی و کارخانجات شیمیایی خود را به صورت تصفیه نشده به دریا تخلیه می نمایند. عنوان مثال شهر وندان شهرهای مختلف کشور آذربایجان و شهر وندانی که در حاشیه رود ولگا و دریای خزر زندگی می کنند همگی فاضلاب خود را بدون هیچگونه تصفیه ای به دریای وارد می کنند (Efendieva, 1993).

افزایش فعالیت های اخیر صنعتی و نفتی کشورهای حاشیه می تواند آسیب های جدی اکولوژیکی و زیست محیطی را به این دریا وارد نماید. با توجه به غنی بودن مواد نفتی در حوزه های نفتی دریای خزر و امکان بروز حوادثی از جمله نشت نفت، ریخت و پاش مواد نفتی، حوادث کشتیرانی خصوصاً نفتکشها، بروز زلزله، آتش سوزی چاههای نفت، آلودگی دریا در اثر تخلیه فاضلاب و پسابهای صنعتی که در حاشیه دریا و رودهای مهم قرار دارند دور از انتظار نیست (بذرافشان، ۱۳۷۴).

بر طبق آمار منتشر شده در سال ۱۹۶۶ مقدار ۴۷۰۰۰ تن نفت از حوزه نفتی آذربایجان وارد دریای خزر شده است. با آنکه در مورد میزان ریخت و پاش مواد نفتی اطلاعات دقیقی در دست نیست لکن می توان گفت در سال ۱۹۷۰ آلودگی نفتی به وسعت ۲۰۰۰ مایل مربع در شمال دریای خزر ثبت شده است. در سال ۱۹۷۱ نیز بر اثر آتش سوزی یکی از چاههای نفت سطح وسیعی از شمال دریای خزر آلوده شده است (Nasrollahzadehet al., 2005).

رود ولگا با ۷۸ درصد آب شیرین از مهمترین رودخانه‌های واردہ به دریای خزر می‌باشد. همه واحدهای صنعتی روسیه در کنار ولگا است و همه آلودگی‌های نفتی و اتمی از طریق این رودخانه وارد شمال دریای خزر می‌شود (Katunin, 2000). از طرف دیگر در باکو صنعت بھرہ برداری نفتی هنوز سنتی است و مقدار ورود آلودگی نفتی بالاست و آلوده‌ترین منطقه دریای خزر است. حتی آلودگی به اندازه‌ای است که همه موجودات آبزی در باکوی آذربایجان از میان رفته‌اند و لایه نفتی همه جا را گرفته است. در دریای خزر جهت جریانهای دریایی خلاف عقربه ساعت است و آلودگی‌ها در این دریا در همه مناطق آن می‌چرخد. Korotenko و همکاران (۲۰۰۴) گزارش کردند که سالانه حدود ۱۲۲ هزار تن مواد نفتی از طرق مختلف وارد دریای خزر می‌شوند (جدول ۱-۱). همچنین او اظهار کرد که اگر نشت نفتی در شمال دریا اتفاق بیافتد لکه‌های نفتی به دلیل چرخش های آبی به حوزه جنوبی خواهد رسید.

جدول ۱-۱-مجموع آلودگی مواد نفتی واردہ به دریای خزر (Korotenko et al., 2004)

ردیف	منابع	مواد نفتی (tons/year)
۱	رودخانه‌ها	۷۵۰۰۰
۲	شهرها	۱۹۰۰۰
۳	صنایع	۲۸۰۰۰
۴	اتمسفر	۳۵۰
۵	کل	۱۲۲۳۵۰

هیدروکربورهای نفتی دارای مشتقات مختلفی می‌باشند که ترکیبات آروماتیک چند حلقه‌ای که PAHs معروف هستند (از خانواده PACs) از آن جمله‌اند. این ترکیبات از آلاینده‌های اکوسیستم خاکی و آبی به شمار

می روند و نیز این ترکیبات در طبیعت برای آبزیان بسیار خطرناک و مهلك هستند (Vodinh, 1989; Baker, 1989).

PAHs از فرآیندهای طبیعی که بواسیله فعالیتهای بیولوژیکی در آب دریا یا محیط (in situ) منشاء می گیرند (1976).

دارای درصد کمی هستند، اما اخیرا" به دنبال افزایش فعالیتهای انسانی در اکوسیستم های ساحلی افزایش یافته

است (اسماعیلی ساری، ۱۳۸۱).

حضور یا بالا بودن PAHs برای موجودات دریایی و سلامت انسان مضر می باشد زیرا این نوع ترکیبات دارای

خواص مختلفی از قبیل سمیت، موتوژنیک، سرطانزائی و استروژنیک می باشد. برای مثال بنزوپیرین ^a و ^c هر دو

در بدن حیوانات با اسیدهای آمینه واکنش داده و ایجاد انواع بیماریهای ژنتیکی می نمایند (خسروی و کارگشا،

دریاچه ایلادس، ۱۳۸۱)، و نیز ماهی های منطقه اروپا و آمریکا که در معرض این نوع ترکیبات قرار داشتند دارای کبدی با

جراحت زیاد و تو مرگ مانند بوده اند (Ariese et al., 1997).

ترکیبات PAHs با توجه به داشتن گروههای مختلف دارای خواص فیزیکی و شیمیایی گوناگونی هستند، بطور

مثال، این نوع ترکیبات دارای نقطه ذوب و جوش بالایی بوده و دارای حلایت و فشار بخار پایینی می باشند.

حلایت آنها با افزایش درجه حرارت، کاهش شوری و کاهش وزن مولکولی، افزایش می یابد، در نتیجه این نوع

ترکیبات لیپوفیلیک بوده و تمایل به جذب مواد آلی و معدنی ذرات معلق و رسوبات داشته (Meyer et al., 2001) و

به همین دلیل میزان آن در نواحی آلوده بیشتر بوده و تجمع این نوع ترکیبات در دو کفه ایها افزایش می یابد.

برهمن اساس ماهیان بتیک خوار و یا گونه هایی که از این ماهیان تغذیه می کنند دارای مقادیر قابل توجهی از

PAHs می باشند زیرا روزانه تعداد زیادی از موجودات بتیک را مورد مصرف قرار داده و در نتیجه PAHs را

جذب می کنند. بررسیها نشان داده است که در مناطق شهری و صنعتی، میزان PAHs چند هزار برابر بیشتر از

نواحی دریایی دست نخورده (دور از ساحل) می باشد (Ariese et al., 1997).

این ترکیبات به طبیعت بوسیله احتراق ناقص سوختهای فسیلی، ترکیبات آلی، گازهای موتورهای دیزلی درون سوز، نشت نفت نیروگاههای برق و فعالیت‌های انسانی از قبیل سیگار و سوزاندن چوب وارد طبیعت می‌شوند (خسروی و کارگشا، ۱۳۸۱). اصلی‌ترین منابع این مواد در آب دریاها کشتیها و قایقهای موتوری ماهیگیری می‌باشد (Yaffeet *et al.*, 2000).

در مجموع تقریباً بیش از یکصد نوع ترکیبات PAHs دارای ۲ تا بیشتر حلقه بنزنی یا آروماتیک شناسایی شده است (Meyeret *et al.*, 2001)، آژانس حفاظت محیط زیست آمریکا (US EPA) ۱۶ نوع از PAHs را به عنوان آلانده‌های آروماتیک که برای انسان سمیت زیادی ایجاد کرده است (Andrzej and Zdzislaw, 2005; Chimezie) (and Hebert, 2006; Wretling *et al.*, 2010) بنزن و سمیت آنها آورده شده است (Ramirez, 1997; DeB Araki, 2000; Mayers *et al.*, 2001).

جدول ۱-۲: ترکیبات پلی آروماتیک (16PAHs) براساس استاندارد EPA

ردیف	نوع ترکیبات	تعداد حلقه	خواص سمیت	طبقه‌بندی
۱	Naphthalene (Nap)	۲	سمی-غیر سرطانزا	L PAHs
۲	Acenaphthylene (Acy)	۳	سمی-غیر سرطانزا	L PAHs
۳	Anthracene (Ant)	۳	سمی-غیر سرطانزا	L PAHs
۴	Phenanthrene (Phe)	۳	سمی-غیر سرطانزا	L PAHs
۵	Fluorene (Flr)	۳	سمی-غیر سرطانزا	L PAHs
۶	Acenaphthene (Ace)	۳	سمی-غیر سرطانزا	L PAHs
۷	Benzo(a)anthracene (BaA)	۴	سرطانزایی ضعیف	H PAHs
۸	Chrysene (Chry)	۴	سرطانزایی ضعیف - تومورزنیک	H PAHs
۹	Fluoranthene (Fla)	۴	سرطانزایی ضعیف - تومورزنیک	H PAHs
۱۰	Pyrene (Pyr)	۴	سرطانزایی ضعیف - تومورزنیک	H PAHs
۱۱	Benzo(b)fluoranthene (BbF)	۵	سرطانزایی معمولی	H PAHs
۱۲	Dibenz(a,h)anthracene (DibA)	۵	-	H PAHs
۱۳	Benzo(k)fluoranthene (BkF)	۵	سرطانزایی ضعیف	H PAHs
۱۴	Benzo(a)pyrene (BaP)	۵	سرطانزایی بسیار شدید	H PAHs
۱۵	Indo(1,2,3-cd) pyrene (InP)	۶	سرطانزایی ضعیف یا تومورزنیک	H PAHs
۱۶	Benzo(ghi) perylene (BghiP)	۶	سرطانزایی ضعیف یا تومورزنیک	H PAHs

L PAHs: Low Molecular PAHs (group of PAHs < 4 rings)

M PAHs= Middel Molecular PAHs (group of PAHs = 4 rings)

H PAHs: High Molecular PAHs(group of PAHs \geq 4 rings)

(Ramirez, 1997, DeB Araki, 2000, Mayers, et al., 2001)

شایان ذکر است که با توجه با مطالب بالا در نظر گرفتن هدف این تحقیق به برخی گزارشاتی که در خصوص

ترکیبات پلی آروماتیک بوده است اشاره ای می شود. رستمی و همکاران(۱۳۸۵) گزارش کردند که در فصل

بهار ۱۳۸۳ مقادیر ۱۶PAHs کاهش چشمگیری داشته و در فصل تابستان ۱۳۸۳ به حداقل مقدار رسیده است ولی

در فصل پاییز این ترکیبات دارای افزایش بطئی بوده است. اما در مطالعه‌ی واردی و همکاران (۱۳۸۹) بر

خلاف سال ۱۳۸۳ مقادیر ۱۶PAHs در فصل بهار دارای حداکثر بوده است. همچنین در تابستان هر دو سال

مقادیر ۱۶PAHs حداقل گزارش شده و در فصل پائیز افزایش نسبی داشته است. زیرا مقادیر ماکریم در فصل

سرما با توجه به حلالیت بیشتر مواد آلی در محیط سرد مشاهده گردیده است (rstmi و همکاران، ۱۳۸۵). نتیجه اینکه مقادیر این ترکیبات در برخی ایستگاه ها با توجه به آنالیز اولیه داده ها از مقدار حد آستانه (۱۰ ppb) بالاتر بوده است (Zhou and Maskoui, 2003). همچنین بر اساس نتایج تحقیقات واردی و همکاران (۱۳۸۹) مقادیر ۱۶PAHs در فضول بهار و زمستان بالاتر از حد استاندارد و دیگر فضول کمتر از حد استاندارد برآورد شده است. همچنین در فضول بهار و زمستان در اکثر نیم خط ها مقادیر ۱۶PAHs بالاحد مجاز، اما در دو فصل دیگر این مقادیر در بیشتر نیم خط ها کمتر بوده است.

نتایج تحقیق نصراله زاده و همکاران (۱۳۹۱) نشان داد که در اکثر ایستگاهها و فضول مختلف غلظت ترکیبات ۲ و ۳ حلقه ای آروماتیک در رسوبات، ماهیان سفید و کفال در مقایسه با ترکیبات ۴، ۵ و ۶ حلقه ای کمتر بوده است. از مقایسه ۱۶PAH رسوبات دریای خزر با مقادیر استاندارد رسوبات NOAA در می‌باییم که در اکثر ایستگاهها کمتر از حد مجاز برآورد شده است. ترکیبات پلی آروماتیک بر اساس منشاء به دو دسته پتروژئنیک (petrogenic) و پیروژئنیک (pyrogenic) تقسیم شوند (Bixian *et al.*, 2001; Guo *et al.*, 2006). این طبقه بنده بدین صورت است که اگر نسبت پایرن به فلوراتین (Pyr/Fluo) بیش از واحد گردد نشانه این است که این آلودگی منشاء پتروژئنیک و یا نفت (فسیلی) دارد و همچنین اگر نسبت بنزو آ پایرن به مجموع بنزو آ پایرن و کرایسن (BaP/Bap+Chry) کمتر از ۰/۳۵ باشد نشانه این است که این آلودگی منشاء پیروژئنیک و یا سوختن مواد آلی دارد. نتایج بدست آمده از این تحقیق نشان می دهد که در سه فصل بهار، پاییز و زمستان نسبت Pyr/Fluo بیش از یک و نسبت BaP/Bap+Chry بیش از ۰/۳۵ تعیین گردید که این نشانمی دهد آلودگی این ترکیبات دارای منشاء پتروژئنیک و یا فسیلی میباشد. در صورتیکه در فصل تابستان Pyr/Fluo تنها در ترانسکت یک (آستارا) کمتر از واحد بوده است که این آلودگی منشاء پیروژئنیک و یا سوختن مواد آلی دارد. همچنین وجود ترکیبات پلی آروماتیک در رسوبات نیز بیشتر منشاء پتروژئنیک و یا نفتی (فسیلی) داشته است. میانگین سالانه ترکیبات پلی

آروماتیک در رسوبات ($۰/۹۹ \pm ۳/۳$) کمتر از دو گونه ماهی سفید و کفال بوده است. علظمت ترکیبات پلی آروماتیک در ماهی کفال سالینس ($۲/۴۶ \pm ۰/۶۲$) کمتر از ماهی سفید ($۰/۵۶ \pm ۲/۷۱$) میکروگرم بر گرم وزن خشک مشاهده گردید. از میان ۱۶ ترکیب PAH فقط ترکیبات Benzo(a)pyrene، Chrysene، Benz(a)anthracene و Dibenz(a,h)anthracene دارای ریسک اکولوژیکی (HQ) بالاتر از واحد در رسوبات بوده است. شایان ذکر است که در عضله ماهیان مورد بررسی (ماهی کفال سالینس و سفید دریای خزر) ترکیباتی همچون Chrysene، Benzo(a)pyrene و Benz(a)anthracene که به عنوان ترکیباتی با ریسک اکولوژیکی بالا در رسوبات بوده است مشاهده شده است.

در کشورهای مختلف دنیا اندازه گیری این ترکیبات در رسوبات و بافت آبزیان در اکوسیستم آبی و همچنین بررسی منشاء ترکیبات آروماتیک صورت گرفته است بطور مثال: khairy و همکاران (۲۰۰۹) گزارش کردند که تغییرات میزان ۱۶ ترکیب پلی آروماتیک در رسوبات دریای مدیترانه برابر $۲/۶۶ - nd$ میکروگرم بر گرم وزن خشک و در بافت صدف ها برابر $۳/۸۸ - ۲/۴۲$ میکروگرم بر گرم وزن خشک بوده است و همچنین منشاء ترکیبات پلی آروماتیک بدلیل بالا بودن غلظت ترکیبات ۶ تا ۴ حلقه ای پیروژنیک (پیرولیتیک) بوده است; Neff و همکاران (۲۰۰۵) گزارش کردند که حضور ترکیبات آروماتیک با هر منشائی می تواند بر جمعیت ماکروبتووزها اثر بگذارد؛ Liu و همکاران (۲۰۰۹) در بررسی ۱۶ ترکیب آروماتیک در خلیج Laizhou کشور چین گزارش کردند که ترکیبات ۲ تا ۴ حلقه ای بتزنی در رسوبات بیشتر بوده است اما میزان آن از استاندارد SQGs (Sediment Quality Guidelines) Maskaoui و Zhou (۲۰۰۳) کمتر برآورد گردیده است. گزارش کردند که میزان ۱۶ ترکیب آروماتیک در رسوبات خلیج Daya کشور چین برابر $۰/۱۳ - ۱/۱۲$ میکروگرم بر گرم وزن خشک بوده است و این ترکیبات بیشتر منشاء پتروژنیک داشته اند؛ Anyakora و همکاران (۲۰۰۵) همچنین گزارش کردند که میزان ۱۶ ترکیب آروماتیک در آب، رسوبات و ماهی در منطقه دلتای نیجر در کشور نیجریه

بطور معنی داری بالا بوده است Budzinski و همکاران (۱۹۹۷) ، Wang و همکاران (۱۹۹۹) و Readman و همکاران (۱۹۸۴) عنوان کردند که بر اساس نسبت ترکیبات آروماتیک می توان به منشاء آن پی برد . بنابراین، در این تحقیق (سال ۱۳۸۹) مروری بر توزیع زمانی- مکانی ترکیبات پلی آروماتیک در آب و رسویات حوزه جنوبی دریای خزر و همچنین استمرار بررسیها قبل خواهد پرداخت. در ضمن میزان تجمع این ترکیبات در عضله یک گونه ماهی کپوردریاییکه به عنوان یکی از اصلی ترین ماهیان استخوانی اقتصادی دریای خزر می باشد (عبدالملکی و همکاران، ۱۳۸۶)، مورد بررسی قرار خواهد گرفت. همچنین به منظور مدیریت زیست محیطی و فهم رفتار ترکیبات پلی آروماتیک در محیط، میزان ریسک اکولوژیکی ترکیبات پلی آروماتیک به ویژه برای موجودات زنده و در نهایت مقایسه با مطالعه اخیر و استاندارد های جهانی در زمینه آلاند هاینفتی و تعیین منشاء آنها در دریای خزر صورت می پذیرد.

۲- مواد و روشها

۱- نیم خط ها و انتخاب ایستگاهها

نمونه های آلاینده های نفتی از هشت نیم خط شامل آستارا، انزلی، سفید رود، تنکابن، نوشهر، بابلسر، امیر آباد و ترکمن در اعماق ۱۰، ۵۰ و ۱۰۰ متر جمع آوری گردید. انتخاب ایستگاهها با در نظر گرفتن مناطق تاثیر پذیر آلاینده رودخانه ای، بنادر و منطبق نمودن این ایستگاهها با مطالعات قبلی بوده است. نمونه برداری آب و رسوبات در اعماق ۱۰، ۵۰ و ۱۰۰ متر (با حداکثر تاثیرپذیری آلاینده های ساحلی و یا تحت تاثیر دیگر مناطق دریایی) انجام شد.

۲- نمونه برداری ها و تناوب زمانی

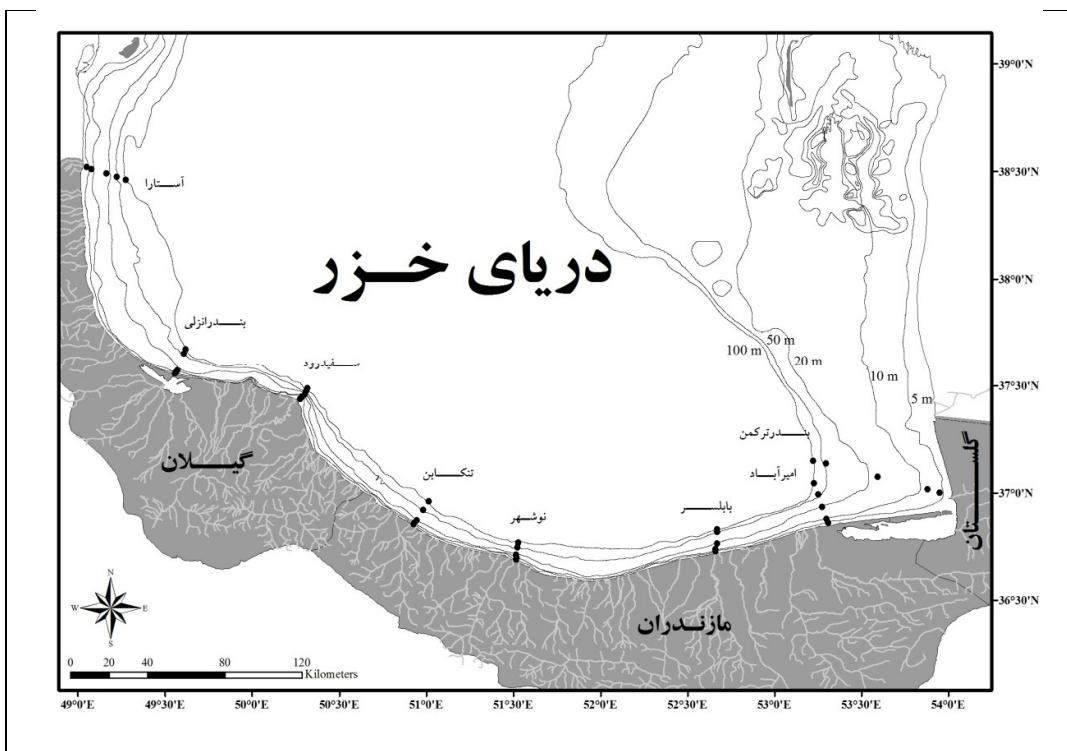
تناوب نمونه برداری برای آب طی چهار فصل (بهار=اردیبهشت، تابستان=مرداد، پاییز=آبان و زمستان=بهمن) و رسوبات طی دو فصل (تابستان و زمستان) در سال ۱۳۸۹ انجام گردید. بر اساس ویژگی های توپوگرافی و سابقه مطالعاتی نیمخط های فوق در سه ناحیه غربی (شامل نیم خط های آستارا، انزلی، سفید رود)، ناحیه مرکزی (شامل نیم خط های تنکابن، نوشهر، بابلسر) و شرقی (شامل نیم خط های امیر آباد و بندر ترکمن) قرار می گیرند.

۳- موقعیت جغرافیایی ایستگاههای نمونه برداری

موقعیت جغرافیایی ایستگاههای نمونه برداری به همراه نام ایستگاهها، عمق و نیم خط ها در سواحل ایرانی حوزه جنوبی دریای خزر در سال ۱۳۸۹ در جدول ۲-۱ آورده شده است.

جدول ۲-۱: موقعیت جغرافیایی ایستگاههای نمونه برداری به همراه نام ایستگاهها، عمق و نیم خط ها در سواحل ایرانی حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

نام ایستگاه	نیم خط	طول جغرافیایی	عرض جغرافیایی	متر ۱۰۰	متر ۵۰	متر ۱۰	متر ۵	۴۹° ۸'	۴۹° ۵'	۴۸° ۵۶'	آستانه
بندر انزلی	۱	طول جغرافیایی	عرض جغرافیایی	۳۸° ۲۲'	۳۸° ۲۳'	۳۸° ۲۵'	۴۹° ۳۲'	۴۹° ۳۱'	۴۹° ۲۹'	۴۹° ۲۹'	بندر انزلی
سفید رود	۲	طول جغرافیایی	عرض جغرافیایی	۳۷° ۳۶'	۳۷° ۳۵'	۳۷° ۲۹'	۵۰° ۱۵'	۵۰° ۱۵'	۵۰° ۱۴'	۵۰° ۱۵'	سفید رود
تنکابن	۳	طول جغرافیایی	عرض جغرافیایی	۳۷° ۲۶'	۳۷° ۲۵'	۳۷° ۲۴'	۵۰° ۵۹'	۵۰° ۵۷'	۵۰° ۵۴'	۵۰° ۵۹'	تنکابن
نوشهر	۴	طول جغرافیایی	عرض جغرافیایی	۳۶° ۵۶'	۳۶° ۵۳'	۳۶° ۴۹'	۵۱° ۳۰'	۵۱° ۳۰'	۵۱° ۳۰'	۵۱° ۳۰'	نوشهر
بابلسر	۵	طول جغرافیایی	عرض جغرافیایی	۳۶° ۴۵'	۳۶° ۴۳'	۳۶° ۴۱'	۵۲° ۳۹'	۵۲° ۳۹'	۵۲° ۳۹'	۵۲° ۳۹'	بابلسر
بندرامیر آباد	۶	طول جغرافیایی	عرض جغرافیایی	۳۶° ۴۹'	۳۶° ۴۹'	۳۶° ۴۴'	۵۳° ۱۳'	۵۳° ۱۵'	۵۳° ۱۷'	۵۳° ۱۳'	بندرامیر آباد
بندر ترکمن	۷	طول جغرافیایی	عرض جغرافیایی	۳۷° ۳'	۳۶° ۶۰'	۳۶° ۵۳'	۵۳° ۱۳'	۵۳° ۱۷'	۵۳° ۱۷'	۵۳° ۱۳'	بندر ترکمن
	۸	طول جغرافیایی	عرض جغرافیایی	۳۷° ۹'	۳۷° ۸'	۳۷° ۱'					



شکل ۱-۱: نیم خط ها و عمق های نمونه برداری ترکیبات نفتی در سواحل ایرانی حوزه جنوبی دریای خزر
(سال ۱۳۸۹)

۴-۲- نمونه برداریها (آب ، رسوب و ماهی)

نحوه نمونه برداری (آب ، رسوب و ماهی) بشرح جدول ۲-۲ خلاصه گردید.

جدول ۲-۲: نحوه انجام عملیات نمونه برداری آب، رسوب و ماهی دار تعیین ترکیبات نفتی (PAHs) در حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

ماهی	رسوبات	آب	عوامل
ترال و پره صیادی	گرب	نسکین ساخت شرکت هیدروبیوز	دستگاه نمونه بردار
فویل آلومینیمی	فویل آلومینیمی	ظرف شیشه اییدو لیتری	نوع ظرف نگهداری
-	-	نگهداری و شستشوی به مدت ۲۴ ساعت در سطل با شوینده	شستشوی ظرف نمونه برداری
وزن های مختلف ماهی			مقدار نمونه
Cyprinus کپور (Carpio)	۲۰۰ گرم	دو لیتر	
-	-	۱۰۰cc حلال دی کلرومتان	مقدار مواد تثبیت کننده برای هر نمونه
در مناطق مختلف دریا	سه نمونه از رسوبات		
و پره های صیادی	سطحی (اعماق ۱۰، ۵۰ و ۱۰۰ متر)	۳ نمونه زیر سطحی (اعماق ۱۰، ۵۰ و ۱۰۰ متر) طی چهار فصل	تعداد نمونه برداشت شده در هر نیم خط و مناطق
مرکزی و شرقی	دو فصل تابستان و زمستان		
دریا	دو فصل زمستان و بهار	۹۴	تعداد کل نمونه ها
۲۸	۴۵		

مشخصات نمونه ها از قبیل تاریخ نمونه برداری ، زمان نمونه برداری ، ایستگاه ، عمق بر روی ظروف نمونه درج شد.

۴-۲-آماده سازی نمونه آب

دو لیتر از نمونه آب فیکس شده را به مدت تقریبا ۲۰ دقیقه روی دستگاه شیکر قرار داده و سپس آن را در یک قیف جدا کننده دو لیتری (قیف شماره ۱) ریخته و فرایند استخراج انجام می گیرد. این مرحله دو باره انجام می شود و در انتها مجدداً با جدا شدن فاز آب و حلال ، آب را دور ریخته و فاز حلال بر روی حلال جدا شده در مرحله اول اضافه می گردد. نمونه ها در دمای ۴ درجه سانتیگراد نگه داری می گردد.

تغییض محلول استخراج شده:

نمونه استخراج شده را در فلاکس ته گرد ۲۵۰ میلی لیتری قابل ارتباط با دستگاه تبخیر کننده گردشی^۱ ریخته و به دستگاه متصل گردید به نحوی که حجم آن به حدود ۱۰ میلی لیتر تقلیل یافت. در مرحله نهایی این ۱۰ ml بوسیله جریان گاز نیتروژن به ۲ ml تغییض شد.

۶-۲-آماده سازی نمونه رسوب

مقدار ۳۰۰-۵۰۰ گرم از رسوبات هر ایستگاه را برداشت و هر کدام از نمونه ها را در فویل آلومینومی جداگانه قرار داده و تا زمان رسیدن به آزمایشگاه در داخل یخچال و یا در کنار یخ نگهداری گردیدند. برای خشک کردن رسوبات از فریزدراير استفاده شد.

مرحله سوکسیله کردن^۲

مقدار ۵ تا ۱۰ گرم از نمونه خشک شده فریزدراير شده را در کاغذ صافی مخصوص ریخته و به دستگاه سوکسله منتقل گردید. پس از اضافه نمودن ۱۵ ml ۲۵۰-۳۰۰ حلال مخلوط n-هگزان و دی کلرومتان (۵۰:۵۰)، عملیات استخراج با این دستگاه به مدت یک تا دو روز صورت پذیرفت. یعنی در این مرحله در هر ۲۰-۳۰ دقیقه یک دور عملیات سیفون در سوکسله انجامشد و حداقل ۱۵-۱۰ بار سیفون گردید. نمونه ها بعد از فرآیند سوکسلهتا حد ۱۵ ml با دستگاه روتاری تغییض گردید.

۷-۲-آماده سازی نمونه ماهی

هر کدام از نمونه های ماهی کپور (*Cyprinus Carpio*) جمع آوری شده، در فویل آلومینومی جداگانه قرار داده تا رسیدن به آزمایشگاه در داخل یخچال و یا در کنار یخ نگهداری گردید. در آزمایشگاه پس از بیومتری (اندازه طول کل، وزن و جنسیت) با استفاده از وسایل ضد زنگ و استریل برشگردید. آنگاه با آب دوبار نقطیز

¹Rotary evaporator

²Soxhlet extractor

شستشو داده شد. مقدار ۲۰۰-۱۰۰ گرم از بافت عضلانی هر ماهی برداشت شد. خشک کردن بافت با فریزدرایر نجام گردید.(MOOPAM,1999).

مرحله سوکسیله کردن

مقدار ۵ تا ۱۰ گرم از نمونه خشک شده در فریزدرایر را در کاغذ صافی مخصوص ریخته و به دستگاه سوکسله منتقل گردید. پس از اضافه نمودن ۳۰۰-۲۵۰ ml حلال متانل ، عملیات استخراج با این دستگاه به مدت یک تا دو روز صورت پذیرفت. یعنی در این مرحله در هر ۳۰-۲۰ دقیقه یک دور عملیات سیفون در سوکسله انجام شد و حداقل ۱۵-۱۰ بار سیفون گردید.

مرحله صابونی شدن^۱

بعد از اتمام عمل استخراج مقادیر ۲۰ml از پتانس ۷/۰ مولار و ۳۰ آب به فلاسک افزوده و عمل استخراج به مدت ۲ ساعت دیگر جهت جداسازی بافت چربی ادامه می یابد. محلول بدست آمده از مرحله صابونی شدن به یک دکانتور یک لیتری منتقل شده و پس از آن با حلال n-هگزان عمل جداسازی انجامشد. تغليظ محلول استخراج شده همانند نمونه های آب و رسوب صورت پذیرفت(MOOPAM,1999).

مرحله جداسازی^۲

حلال تقلیل یافته (حجم ۲ میلی لیتر) احتمالاً شامل هیدروکربورهای از نوع غیر حلقوی که حداقل تا ۳۴ کربن دارند و هیدروکربورهای حلقوی و یا ترکیبات شاخه دار آنها می باشند. جهت جدا کردن هیدروکربورهای حلقوی بوسیله کروماتوگرافی ستونی (آلومینا و سیلیکا) استفاده گردید.

¹Saponification

²Clean up

۲-۸- تزریق (Spike تعیین Recovery)

جهت کنترل کیفی مقدار مشخصی از استاندارد CRM را برداشته و همانند نمونه های اصلی تمامی فرایندها را انجام داده و به دستگاه HPLC تزریق کرده و با استاندارد اولیه مقایسه گردید تا راندمان (Recovery) محاسبه گردد.

۲-۹- تزریق استاندارد CRM

استاندارد تهیه شده با غلظت مشخص به دستگاه HPLC تزریق و بر اساس زمان تاخیر (Retention time) هر ترکیب، میزان سطح زیر پیک تعیین گردید.

۲-۱۰- مشخصات دستگاه HPLC

مشخصات دستگاه کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا (HPLC, CECIL, CE4900) با دتکتور ماورای بنفش و فلورسانس بشرح ذیل می باشد:

Column: Pinacel 11 PAH 4 μm 250*4.6 mm

Detector: UV-Vis and Fluorescence

Carrier: ACN/Water

Oven: 100 °C (2 min.) to 320 °C at (8 °C /min.) final time 15,min.

UV-Vis wave length: 254 nm

Fluorescence wave length: 274-390 nm

Injection volume: 25 μl

Loop: 20 μl

Programme: Gradiant

۲-۱۱- تعیین نسبت تشخیصی (Diagnostic Ratio)

تعیین منشاء ترکیبات PAHs در آب با استفاده از نسبت های PAHs با وزن مولکولی پایین

به وزن مولکولی بالا (HMW PAHs=4-6 rings) (LMW PAHs = 2-3 rings) انجام گرفته است

(Boehm and Farrington, 1984). همچنین نسبت ترکیبات سوختنی اصلی (Σ COMB) به ترکیبات 16PAHs نیز

بکار گرفته شده است (Prah and Carpenter, 1983). در این نسبت ترکیبات سوختی اصلی

PAHs شامل Fluoranthene, pyrene, benzo[a]anthracene, chrysene, benzo[b]fluoranthene, benzo[k]fluoranthene,

benzo[ghi]perylene و benzo[e]pyrene, benzo[a]-pyrene, indeno[cd]pyrene میباشد.

همچنین جهت تعیین منشاء این ترکیبات در رسوبات از جدول ۳-۲ که توسط Budzinski و همکاران (۱۹۹۷)،

Wang و همکاران (۱۹۹۹) و Readman و همکاران (۱۹۸۴) ارائه گردیده است استفاده شد.

جدول ۳-۲: نسبت های تشخیصی (Diagnostic Ratios analysis (DRs analysis)) منشاء ترکیبات

پلی آروماتیک در رسوبات

منشاء ایجاد	PAHs	Phn/Ant	Fla/Pyr	Ant/(Ant+Phe)	Fla/(Fla+Pyr)	BaP/(BaP+Chy)	IP/(IP+Bghi)
پتروژنیک (نفت)	<10	>10	<1	<0/1	<0/4	<0/2	<0/2
پیرولیتیک (سوختن)	<10	>1	>0/1	-	-	-	-
سوختن نفت خام و وسایل نقلیه	-	-	-	-	0/4-0/5	0/20-0/35	0/20-0/35
سوختن چوب، علف، ذغال سنگ و نفت سفید	-	-	-	-	>0/5	>0/35	>0/35

۱۲-۲- تعیین برآورد خطر (Hazard Quotient) HQ

ارزیابی ریسک اکولوژیک از سمیت تک گونه ای به سمیت چند گونه ای توسعه یافت و سپس منجر به مدل

ریسک اکولوژیک شد. به منظور ارزیابی ریسک اکولوژیکی ترکیبات PAHs بر ارگانیزمهای دریایی خزر از

روش سهم گذاری (Quotients Approach) استفاده شد تا ارزیابی اولیه ای از ریسک اکولوژیک بعمل آید (

Solomon et al., 2000; Brain et al., 2006). برای اندازه گیری ریسک اکولوژیک ترکیبات PAHs از فرمول زیر

استفاده شد:

$$HQ = C_{\text{exposure}} / TRV$$

در این فرمول HQ بیانگر سهم سمیت، C_{exposure} غلظت محیطی ترکیب و TRV مقادیر مرجع سمیت هر ترکیب میباشد که در جدول ۴-۲ مقادیر آن در آب و رسوبات آمده است. بطور کلی، $\text{HQ} > 1$ نشان دهنده ریسک اکولوژیک مطرح است و $\text{HQ} < 1$ به معنای ریسک اکولوژیک نسبتاً کم است. هرچه نسبت HQ بالاتر باشد یعنی ریسک اکولوژیک بالاتر است.

جدول ۴-۲: مقادیر مرجع سمیت هر ترکیب (TRV) در آب و رسوب (PAHs)

(Solomon *et al.*, 2000; Brain *et al.*, 2006)

	Water ($\mu\text{g/l}$)	Sediment ($\mu\text{g/kg.dw}$)
Naphthalene	۴۹۰	۱۷۶
Acenaphthylene	NA	NA
Acenaphthene	۲۳	NA
Fluorene	۱۱	۷۷
Phenanthrene	۳۰	۴۲
Anthracene	۰/۳	۵۷
Fluoranthene	۶/۱۶	۱۱۱
Pyrene	۷	۵۳
Benz(a)anthracene	۳۴/۶	۳۲
Chrysene	۷	۵۷
Benzo(b, k)fluoranthene	NA	NA
Benzo(a)pyrene	۰/۰۱۴	۳۲
Dibenzo (a,h) anthracene	۵	۳۳
Benzo(ghi)perylene	NA	NA
Indo(1,2,3-cd) pyrene	NA	NA
TPAHs	NA	۴۰۰

NA= Not Available

۲-۱۳- تعیین فاکتور تجمع زیستی (BAF^۱)

محاسبه تجمع زیستی براساس فرمول زیر انجام گردید (مقاله Asha et al., 2010):

$$\text{BAF} = (\text{Conc. in organism } (\mu\text{g/g.dw}) / \text{Conc. in water } (\mu\text{g/l})) * 100$$

برای محاسبه BAF ماهی کپور از غلظت متوسط سالانه در آب برای هر ماهی استفاده گردید زیرا این ماهی در طول سواحل مهاجرت می کند. در این مطالعه میانگین ترکیبات نفتی (16PAHs) در آب برابر ۲۴/۱ میکرو گرم بر لیتر در نظر گرفته شد.

۲-۱۴- تعیین غلظت معادل سمیت (TEQ^۲)

سنجهش فاکتور معادل سمیت (TEFs) یکی از روش‌های معمول برای شناسایی سمیت ترکیبات PAHs در اکوسیستم است. میزان انفرادی TEFs برای اجزای ترکیبات PAHs توسط محققین مختلف در مقالات زیادی آمده است که در تحقیق حاضر به منع USEPA (۱۹۹۵) اکتفا گردیده است (جدول ۲-۵). تعیین غلظت معادل سمیت (TEQs) از مجموع مقادیر بدست آمده از TEF و غلظت ترکیبات PAHs با معادله ذیل بدست می آید:

$$\text{TEQ} = \sum (C_i * \text{TEF}_i)$$

بطوریکه TEQ غلظت معادل سمیت، TEF_i فاکتور معادل سمیت و C_i غلظت هریک از ترکیبات PAHi می باشد.

^۱ BAF=Bioaccumulation Factor

^۲ TEQ=Toxic Equivalency Quotients

جدول ۵-۲: فاکتور معادل سمیت (TEF)^۱ هشت ترکیب هیدروکربورهای پلی آروماتیک (PAHs) با خاصیت سلطانزایی (USEPA, 1995)

ردیف	ترکیبات	TEF
۱	Benz(a)anthracene (BaA)	.۰/۱
۲	Chrysene (Chry)	.۰/۰۱
۳	Benzo(b)fluoranthene (BbF)	.۰/۱
۴	Benzo(k)fluoranthene (BkF)	.۰/۱
۵	Benzo(a)pyrene (BaP)	۱
۶	Indo(1,2,3-cd) pyrene (InP)	.۰/۱
۷	Dibenzo (a,h) anthracene (DahA)	۱
۸	Benzo(ghi) perylene (BghiP)	.۰/۰۱

برای رسوبات و خاک میزان حد مجاز (Benchmark) TEQ_{cancer} براساس روش B (Method B) برابر ۰/۱۳۷

میکروگرم برگرم و در روش C (Method C) برابر ۱۸ میکروگرم برگرم می باشد. در مقادیر بالا از TEQ_{cancer}

بیانگر سمیت بالا این ترکیبات برای موجودات می باشد (Cal-EPA, 2005).

۵-۲- تجزیه و تحلیل آماری

در این مطالعه دو گروه از متغیرها یعنی متغیر های مستقل (ایستگاه ، فصل، سال، نیم خط، عمق و ناحیه) و

متغیرهای وابسته (کلیه پارامترهای زیستی(ماهی) و ترکیبات PAHs ۱۶) در نظر گرفته شدند (Bluman,

1998).داده ها بر اساس یکی از فرایندهای لگاریتم طبیعی / پایه ۱۰ و رتبه بندی انتقال یافته و سپس با رسم

نمودار Q-Q نرمال بودن آن تایید گردید (Siapatis *et al.*, 2008). ثبت اطلاعات و کلاسه بندی داده ها در نرم افزار

Excel, 2010, 2003 انجام گردید. در این مطالعه، از روش پارامتریک (ANOVA, T-test) بر روی داده های نرمال

شده برای آزمایشات چندین نمونه مستقل از هم (فصل با 16PAHs، اعمق مختلف با 16PAHs، نیم خط های

^۱TEF=Toxic Equivalence Factors

عمود بر ساحل با 16PAHs و نواحی سه گانه با (16PAHs) جهت مقایسه با یکدیگر اعم از نمونه های آب و رسوب با بکارگیری نرم افزار SPSS (Version 11) نیز استفاده گردیده است. تمام میانگین ها به همراه خطای استاندارد (SE) آورده شده است. همچنین تمام میانگین ها و مجموع ترکیبات آروماتیک (16PAHs) بدون در نظر گرفتن حد تشخیص دستگاه بوده است (¹Excluding LOD). در ضمن واحد غلظت ترکیبات آروماتیک (16PAHs) بر حسب نانو گرم بر لیتر (ng/l) و میکرو گرم بر لیتر (μg/l) در آب، میکرو گرم بر گرم وزن خشک (μg/g) و میکرو گرم بر کیلو گرم وزن خشک (μg/kg.dw) در رسوبات و بافت خوراکی عضله ماهی براساس استانداردهای مختلف بکار گرفته شد.

جهت طبقه بندی داده ها از آزمون مولفه اصلی (PCA^۲) که روش ریاضی برای تقلیل داده ها است استفاده شده است. در واقع منطق تحلیل عاملی کاهش مجموعه بزرگی از متغیرها به چند عامل اساسی است. در این آزمون تعیین بار عاملی ^۳ بین متغیرهای مختلف براساس چند کمیت تصادفی غیر قابل مشاهده (عامل یا فاکتور) با استفاده از داده های اصلی ^۴ انجام می شود (Simenovet *et al.*, 2001). در ابتدا آزمون شایستگی داده ها (کفايت نمونه برداری) تحت آزمون کیزرمایر (^۵KMO) انجام می شود. دامنه نوسان KMO بین صفر تا یک است. نحوه قضاؤت در باره ضریب آزمون KMO بر اساس قاعده سرانگشتی ^۶ و تعداد نمونه ها می باشد (Hair *et al.*, 1998; Stevenson *et al.*, 2003). هر چه مقدار KMO به یک نزدیکتر باشد بدان معناست که روش مولفه اصلی برای آن مجموعه متغیرها مناسبتر است. ارزشیابی وضعیت ماتریس همبستگی بین متغیرها تحت آزمون بارتلت (Bartlett's test) انجام شد (Raftery, 1993). در این آزمون، فرضیه صفر بیانگر آن است که ماتریس ضرایب همبستگی بین متغیرها انجام می گیرد. خروجی این آزمون سطح معنی داری را نشان می دهد که در صورت معنی دار بودن

¹LOD=Limit of Detection

² Principal Component Analysis

³Loading Factor

⁴Original data

⁵Kaiser-Meyer-Olkin Test

⁶Rule of thumb

فرض واحد بودن ماتریس همبستگی رد می شود ($p < 0.05$). مقدار ویژه (Eigenvalue) اساسا روابط بین مجموعه ای از متغیرها را بصورت خلاصه نشان می دهد. نمودار سنگریزه (Scree plot) رسم مقدار ویژه متغیرها است و راهنمای ما در استخراج داده هاست. بار عاملی (Loading factor) نیز ضریب همبستگی یک متغیر با یک عامل را نشان می دهد. سپس جهت تحلیل از روش مولفه های اصلی با تعیین همبستگی بین متغیرها استفاده می شود. در صورت مشخص نشدن دسته عامل برای متغیر، از طریق دوران عاملی^۱ واریماکس استخراج جدید صورت می پذیرد (غیاثوند، ۱۳۸۷).

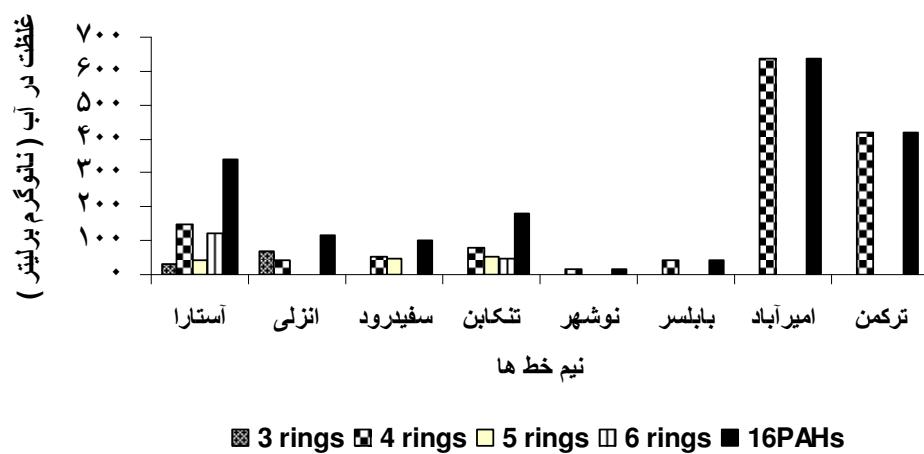
۳. نتایج

۱- آب در ۱۶PAHs

Anthracene، Phenanthrene، Acenaphthene، Fluorene، Acenaphthylene، Naphtalene، ترکیب ۱۶PAHs شامل Benzo(a)pyrene، Benzo(b)(k)fluoranthene، Benzo(a)anthracene، Chrysene، Pyrene، Fluoranthene، Benzo(g,h,i) perylene، Indeno(1,3,3,cd)pyrene، Dibenzo(a,h)anthracene در آب طی فصول و در اعمق، نیم خطها و نواحی مختلف حوزه جنوبی دریای خزر مورد بررسی قرار گرفت. شایان ذکر است که ترکیب دو حلقه ای در تمام فصول، اعمق، نیم خطها و نواحی کمتر از حد تشخیص دستگاه (LOD) بوده است.

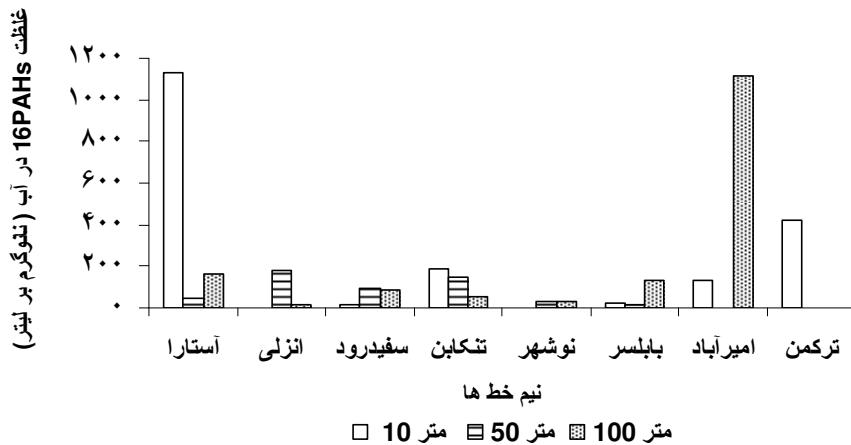
۲- بهار در ۱۶PAHs

نمودار ۳-۱ نشان میدهد که ترکیبات PAHs در تمام ایستگاهها و نیم خطها پراکنده بوده است. ترکیبات ۴ حلقه ای نیز در تمامی نیم خطها وجود داشته است. دامنه غلظت ۱۶PAHs در فصل بهار ۲۴۶۰ - ND نانوگرم بر لیتر متغیر تعیین شد. میانگین این ترکیبات به همراه خطای معیار برابر $231/6 \pm 76/9$ نانوگرم بر لیتر بوده است.



نمودار ۳-۱: میزان و الگوی پراکنش ترکیب ۱۶PAHs در فصل بهار در نیم خطهای مختلف آبهای ایرانی حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

در این فصل حداکثر غلظت 16PAHs در عمق ۱۰ متر در نیم خط آستارا و در عمق ۱۰۰ متر در نیم خط امیرآباد مشاهده گردید. در ضمن حداکثر مقدار 16PAHs در عمق ۵۰ متر در مقایسه با حداکثر میزان این ترکیبات در دو عمق دیگر زیاد نبوده است (نمودار ۳-۳). میانگین 16PAHs به همراه خطای معیار (SE) در اعمق ۱۰، ۵۰ و ۱۰۰ متر بترتیب برابر ۵/۲۳۹، ۸/۶۵ و ۴/۲۰۰ نانوگرم بر لیتر بوده است.



نمودار ۳-۲: میزان و الگوی پراکنش ترکیب 16PAHs در فصل بهار در نیم خط ها و اعماق مختلف آبهای ایرانی حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

میانگین 16PAHs به همراه خطای معیار (SE) در نواحی غربی، مرکزی و شرقی بترتیب برابر ۸/۱۹۳، ۸/۱۱۹ و ۷/۶۹ نانوگرم بر لیتر بوده است. در این فصل حداکثر 16PAHs در ناحیه شرقی و در نیم خط امیرآباد مشاهده گردید.

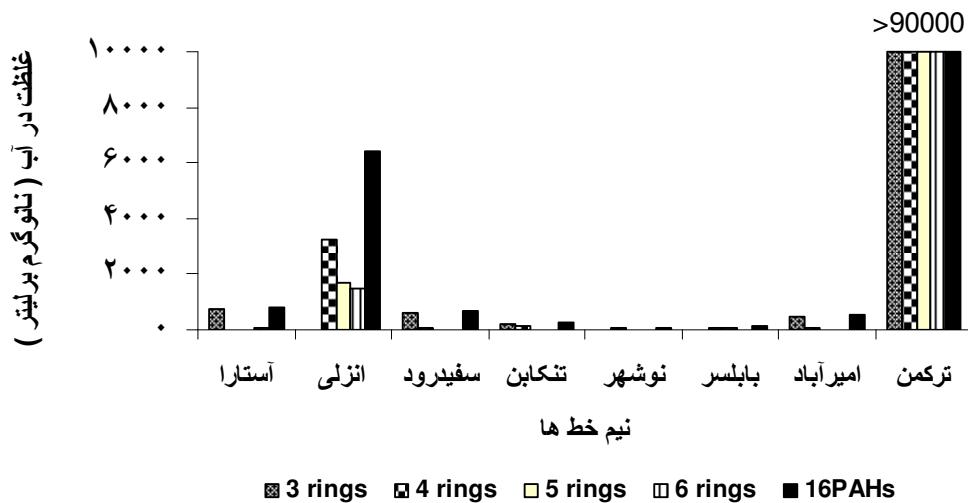
تعیین ریسک اکولوژیکی (HQ) برای هر یک از 16PAHs نشان داد که HQs مربوط به Benzo(a)pyrene برابر ۷/۳۱ و ۷/۳ نسبتی اکولوژیکی (HQ) دارد.

و واحد بوده است. ترکیبات دیگر دارای ریسک اکولوژیکی نسبتاً پایینی (کمتر از واحد) بوده اند.

محاسبه تعیین منشاء ترکیبات PAHs نشان داد که در فصل بهار با درصد فراوانی ۵/۲ (LMW) و ۵/۹۷ (HMW) برابر ۰/۰۲۵ و نسبت COMB/16PAHs برابر ۹۸/۰ محسوبه گردید.

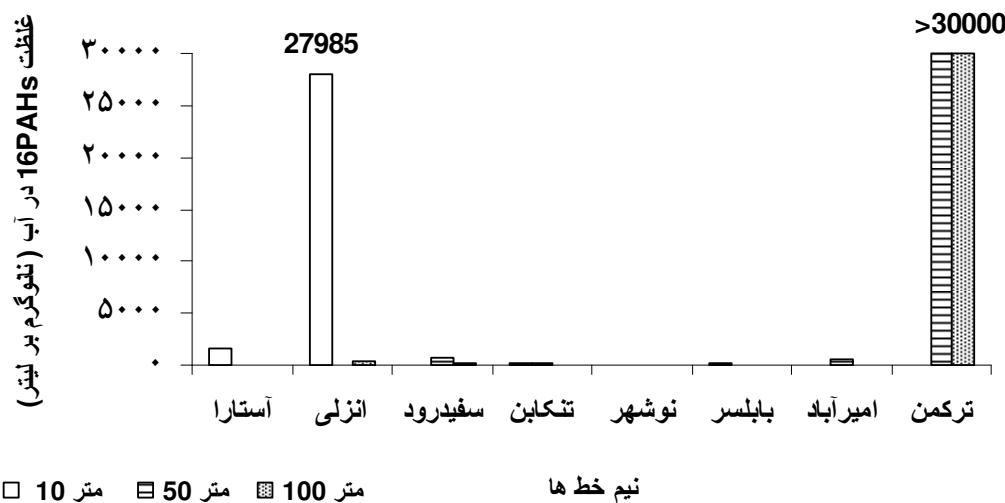
در فصل تابستان 16PAHs

بر اساس نمودار ۳-۳ در فصل تابستان نیز همانند فصل بهار پراکندگی ترکیبات PAHs در تمام ایستگاهها و نیم خط ها وجود داشته است و ترکیبات ۴ حلقه ای در تمامی نیم خط ها شناسایی شده است. دامنه غلظت ترکیبات ۱۶PAHs بدون در نظر گرفتن مقادیر نیم خط ترکمن در فصل تابستان برابر ۶۴۱۵ - ND نانو گرم بر لیتر متغیر بوده است. میانگین این ترکیبات به همراه خطای معیار بدون در نظر گرفتن مقادیر نیم خط ترکمن برابر ۱۲۶۸ (±۸۰۸) نانو گرم بر لیتر بوده است.



نمودار ۳-۳: میزان و الگوی پراکنش ترکیب ۱۶PAHs در فصل تابستان در نیم خط های مختلف آبهای ایرانی حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

حداکثر مقدار ۱۶PAHs در عمق ۱۰ متر در مقایسه با حداقل ترکیبات در دو عمق دیگر زیاد نبوده است (نمودار ۴-۴). میانگین ۱۶PAHs به همراه خطای معیار (SE) بدون در احتساب نیم خط ترکمن در اعماق ۱۰، ۵۰ و ۱۰۰ متر بترتیب برابر (4278 ± 3701) ، (290 ± 103) و (140 ± 50) نانو گرم بر لیتر بوده است.



نمودار ۳-۴: میزان و الگوی پراکنش توکیب 16PAHs در فصل تابستان در نیم خط ها و اعماق مختلف آبهای ایرانی حوزه جنوبی دریای خزر(سال ۱۳۸۹)

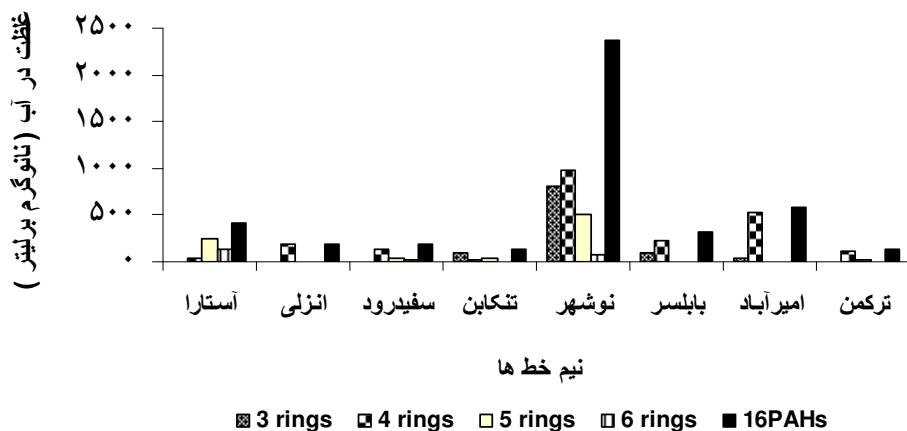
میانگین 16PAHs به همراه خطای معیار (SE) در نواحی غربی، مرکزی و شرقی بدون اعمق ۵۰ و ۱۰۰ متری نیم خط ترکمن بترتیب برابر 3607 ± 3054 ، 86 ± 52 و 141 ± 91 نانوگرم بر لیتر بوده است. در این فصل حداقل ۱۶PAHs در ناحیه شرقی و در نیم خط ترکمن مشاهده گردید.

نتایج تعیینریسک اکولوژیکی (HQ) برای هر یک از ۱۶PAHs انشان داد که HQs مربوط به ترکیبات Dibenz(a,h)anthracene، Benzo(a)pyrene، Chrysene، Pyrene، Fluoranthene چندین برابر واحد بوده است. ترکیبات دیگر دارای ریسک اکولوژیکی نسبتاً "پایینی" بوده اند.

تعیین منشاء ترکیبات PAHs در این فصل در آب نشان داد که با درصد فراوانی 14% (LMW) و 86% (HMW) نسبت LMW/HMW برابر $0/161$ و نسبت COMB/16PAHs برابر $0/86$ بوده است.

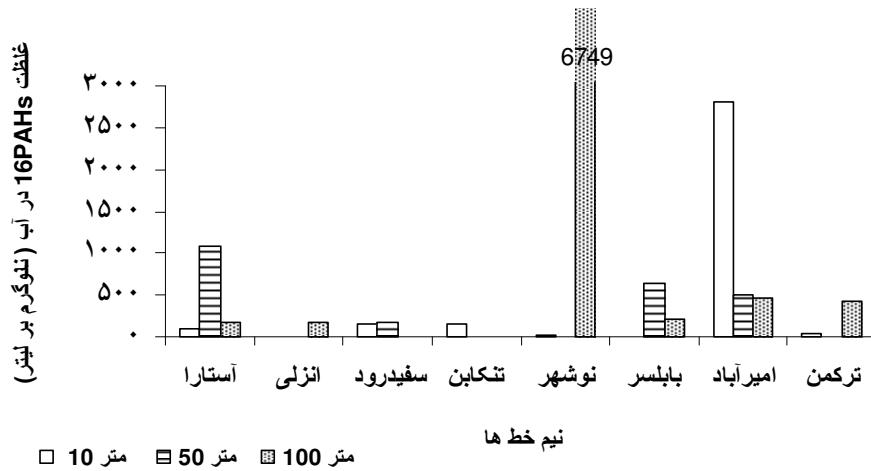
۱۶PAHs در فصل پاییز

همانطور که نمودار ۳-۵ نشان میدهد که ترکیبات PAHs در فصل پاییز نیز در تمام ایستگاهها و نیم خط ها پراکنده بوده است. دامنه غلظت این ترکیبات در فصل پاییز برابر 2370 ± 380 نانو گرم بر لیتر متغیر بوده است و میانگین این ترکیبات به همراه خطای معیار برابر 538 ± 190 نانو گرم بر لیتر بوده است.



نمودار ۳-۵: میزان و الگوی پراکنش ترکیب ۱۶PAHs در فصل پاییز در نیم خط های مختلف آبهای ایرانی حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

در این فصل حداقل غلظت ۱۶PAHs در عمق ۱۰۰ متر در نیم خط نوشهر و در عمق ۱۰ متر در نیم خط امیرآباد مشاهده گردید. همچنین نتایج نشان میدهد که در فصل پاییز حداقل مقدار مربوط به ترکیب Benzo (a) anthrancene در عمق ۱۰ متری بوده است. در ضمن حداقل مقدار ۱۶PAHs در عمق ۵۰ متر در مقایسه با حداقل آن در دو عمق دیگر زیاد نبوده است (نمودار ۳-۶). میانگین ۱۶PAHs به همراه خطای معیار (SE) در اعماق ۱۰، ۵۰ و ۱۰۰ متر بترتیب برابر 411 ± 344 ، 300 ± 43 و 1026 ± 820 نانو گرم بر لیتر بوده است.



نمودار ۳-۶: میزان و الگوی پراکنش ترکیب 16PAHs در فصل پائیز در نیم خط ها و اعمق مختلف آبهای ایرانی حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

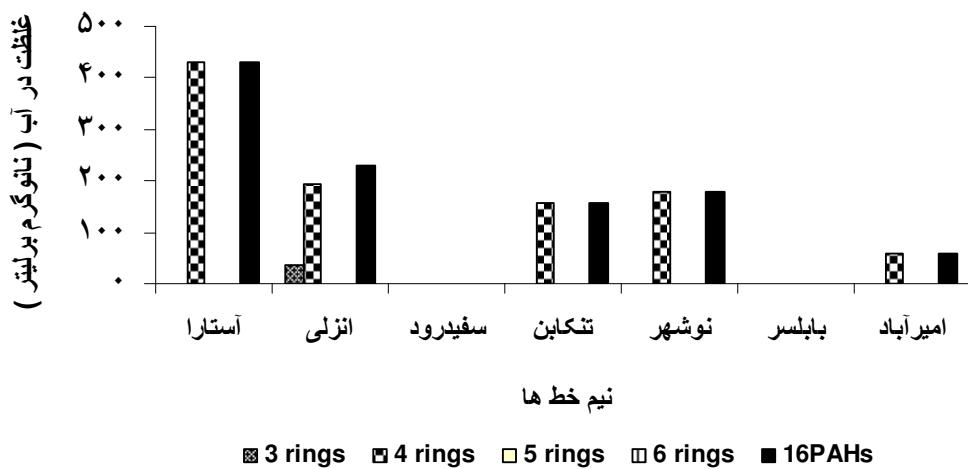
میانگین 16PAHs به همراه خطای معیار (SE) در نواحی غربی، مرکزی و شرقی بترتیب برابر ۲۰۸ (± 113)، ۸۵۶ (± 431) و ۷۰۸ (± 431) نانوگرم بر لیتر بوده است. در این فصل حداقل 16PAHs در ناحیه مرکزی و در نیم خط نوشهر مشاهده گردید.

محاسبه میزان ریسک اکولوژیکی (HQ) برای هر یک از 16PAHs نشان داد که HQs مربوط به چند برابر واحد بوده است. ترکیبات دیگر دارای ریسک اکولوژیکی نسبتاً "پایینی" بوده‌اند. Benzo(a)pyrene در تعیین منشاء ترکیبات PAHs در آب در فصل پائیز درصد فراوانی ۱۰ (LMW) و ۹۰ (HMW) نسبت COMB/16PAHs برابر ۱۱۱/۰ و نسبت Σ COMB/16PAHs برابر ۹۰/۰ محاسبه گردید.

در فصل زمستان 16PAHs

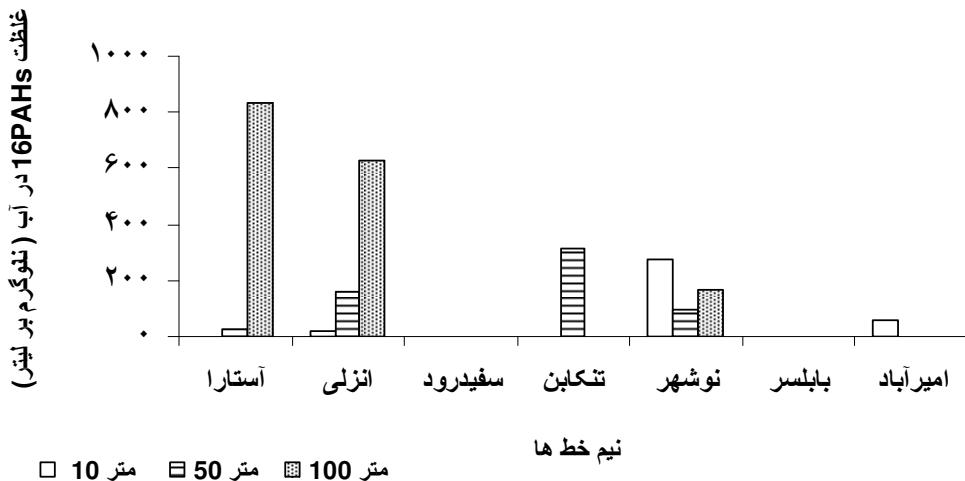
نمودار ۳-۷ نشان میدهد که ترکیبات PAHs در فصل زمستان نیز در تمام ایستگاهها و نیم خط ها وجود داشته است. در این فصل میانگین ترکیبات ۴ حلقه‌ای نسبت به انواع دیگر در تمامی نیم خط ها حداقل میزان را دارا

بوده است. دامنه غلظت ترکیبات 16PAHs ۴ حلقه ای در فصل زمستان برابر 432 ng/L و نانو گرم بر لیتر متغیر بوده است و میانگین این ترکیبات به همراه خطای معیار برابر $151 \pm 53 \text{ ng/L}$ بوده است.



نمودار ۳-۲: میزان و الگوی پراکنش ترکیب 16PAHs در فصل زمستان در نیم خط های مختلف آبهای ایرانی حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

در فصل زمستان حداکثر غلظت 16PAHs در عمق ۱۰۰ متر در نیم خط آستارا، در عمق ۱۰ متر در نیم خط نوشهر در عمق ۵۰ متر در نیم خط تنکابن مشاهده گردید (نمودار ۳-۲). نتایج نشان میدهد که در فصل زمستان حداکثر مقدار مربوط به ترکیب Chrysene در عمق ۱۰ متر بوده است. میانگین 16PAHs به همراه خطای معیار (SE) در اعمق ۱۰، ۵۰ و ۱۰۰ متر بترتیب برابر $51 \pm 39 \text{ ng/L}$ ، $86 \pm 44 \text{ ng/L}$ و $223 \pm 133 \text{ ng/L}$ نانو گرم بر لیتر بوده است.



نمودار ۳-۸: میزان و الگوی پراکنش توکیب 16PAHs در فصل زمستان در نیم خط ها و اعمق مختلف آبهای ایرانی حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

میانگین 16PAHs به همراه خطای معیار (SE) در نواحی غربی، مرکزی و شرقی بترتیب برابر ۱۸۶ (± 10.6)، ۹۵ (± 1.7) و ۱۹ (± 4.3) نانوگرم بر لیتر بوده است. در این فصل حداقل 16PAHs در ناحیه غربی و در نیم خط آستارا مشاهده گردید.

محاسبه میزان ریسک اکولوژیکی (HQ) برای هر یک از 16PAHs نشان داد که کل ترکیبات دارای ریسک اکولوژیکی نسبتاً "پایینی" بوده اند.

تعیین منشاء ترکیبات PAHs در فصل زمستان در آب نشان داد با درصد فراوانی ۷ (LMW) و ۹۳ (HMW) نسبت COMB/16PAHs برابر ۰/۰۷۵ و نسبت LMW/HMW برابر ۰/۹۳ بود.

سالانه 16PAHs

نمودار ۳-۹ نشان میدهد که ترکیبات PAHs در تمام ایستگاهها و نیم خط ها پراکندگی داشته است و ترکیبات ۴ حلقه ای نیز در طی سال ۱۳۸۹ در تمامی نیم خط ها وجود داشته است. دامنه غلظت این ترکیبات در این سال

برابر ۶۱۰۰ - ND نانو گرم بر لیتر بوده است و میانگین این ترکیبات به همراه خطای معیار برابر (± 8115) ۲۴۰۹۷ متر

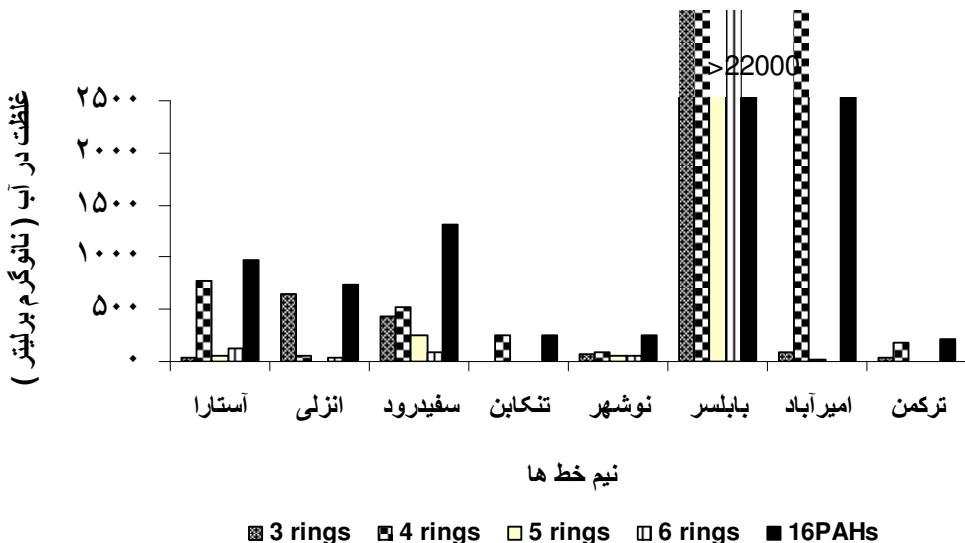
نانو گرم بر لیتر تعیین گردید. در این سال ۱۳۸۹ حداکثر مقدار مربوط به ترکیب شش حلقه ای در عمق ۱۰۰ متر

بوده است و حداکثر ۱۶PAHs در ناحیه مرکزی و شرقی در نیم خطهای بابلسر و امیر آباد مشاهده گردید. الگوی

تغییرات ترکیبات ۶-حلقه ۱۶PAHs در آب طی یکسال به نحوی بود که ترکیبات ۳، ۴، ۵ و ۶ حلقه ای به ترتیب

۱۰٪، ۷٪، ۱۲٪ و ۸٪ را تشکیل دادند. همانطور که مشاهده می شود در این منطقه ترکیبات ۴ حلقه ای با درصد

بالا در بین این ترکیبات موجود بوده و ترکیب ۲ حلقه ای در بین این ترکیبات مشاهده نگردید.

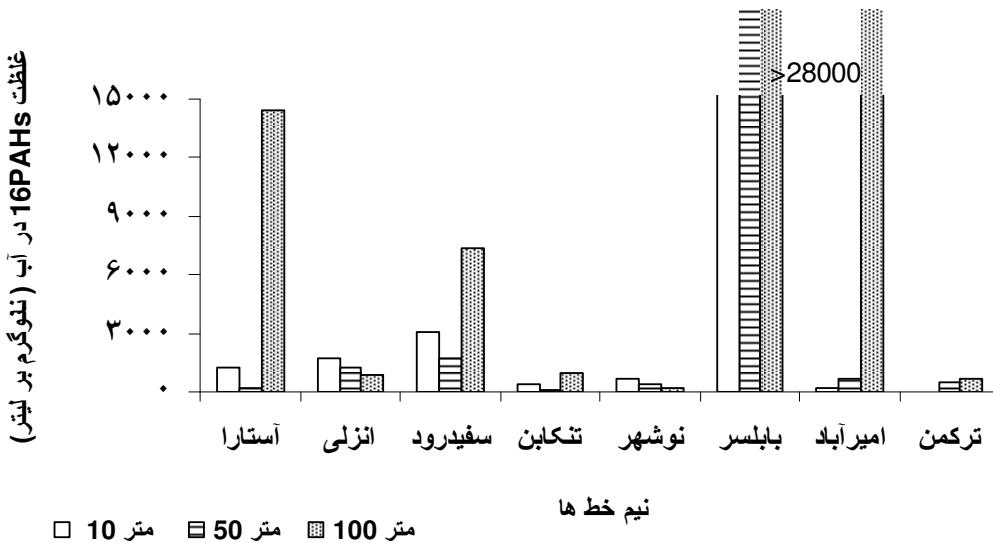


نمودار ۳-۹: میزان و الگوی سالانه پراکنش ترکیب ۱۶PAHs در نیم خط های مختلف آبهای حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

در این سال حداکثر غلظت ۱۶PAHs در عمق ۱۰۰ متر در نیم خط های بابلسر و امیر آباد مشاهده گردید (نمودار

۱۰-۳). میانگین ۱۶PAHs به همراه خطای معیار (SE) در اعماق ۱۰، ۵۰ و ۱۰۰ متر بدون در نظر گرفتن نیم خط

بابلسر بترتیب برابر (± 385) ، (± 214) ، (± 280.93) و (± 340.32) نانو گرم بر لیتر بوده است.



نمودار ۳-۱۰: میزان و الگوی پراکنش ترکیب 16PAHs سالانه در نیم خط ها و اعماق مختلف آبهای حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

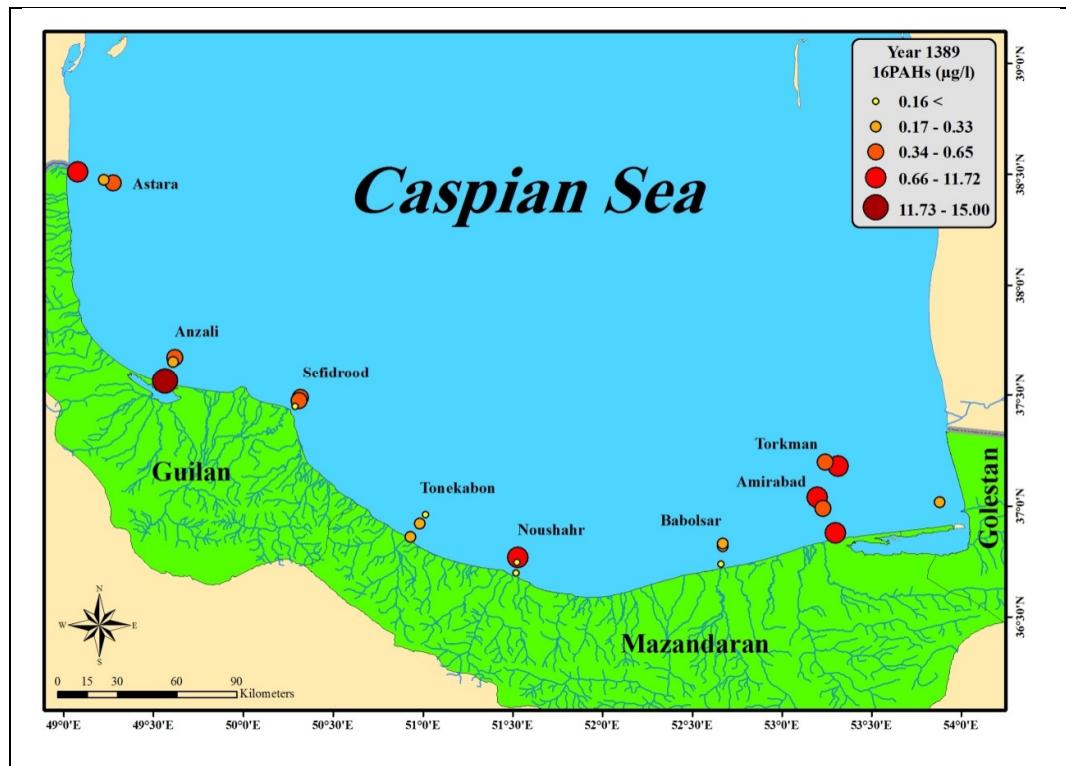
میانگین 16PAHs به همراه خطای معیار (SE) در نواحی غربی، مرکزی و شرقی بدون در نظر گرفتن نیم خط ترکمن (فصل تابستان) بترتیب برابر $1049 (\pm 773)$ ، $279 (\pm 337)$ و $1028 (\pm 706)$ نانوگرم بر لیتر بوده است.

تغییرات ترکیبات پلی آروماتیک (16PAHs) در آب سواحل ایرانی حوزه جنوبی دریای خزر در شکل ۱-۲ نشان داده شده است.

محاسبه میزان ریسک اکولوژیکی (HQ) برای هر یک از 16PAHs نشان داد که HQs مربوط به ترکیبات Dibenz(a,h)anthracene و Benzo(a)pyrene چند برابر واحد بوده است. ترکیبات دیگر دارای ریسک اکولوژیک "نسبتاً" پایینی بوده اند.

در تعیین منشاء ترکیبات PAHs در آب در سال ۱۳۸۹، درصد فراوانی LMW (15%) و HMW (85%) نسبت COMB/16PAHs برابر ۰/۸۵ و نسبت LMW/HMW برابر ۰/۱۷ محسوبه گردید.

میانگین ۱۶PAHs بین فصول، نواحی و اعمق مختلف با بکارگیری آزمون ANOVA اختلاف معنی داری را نشان نداد ($p > 0.05$).



شکل ۲-۱: تغییرات ترکیبات پلی آروماتیک (۱۶PAHs) در آب سواحل ایرانی در حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

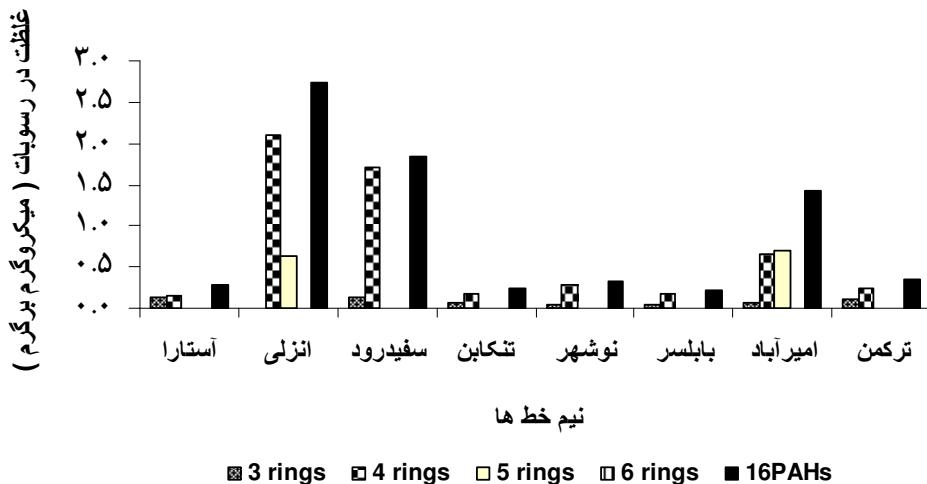
۳-۲ ۱۶PAHs در رسوبات

فصل تابستان

در فصل تابستان ترکیبات پلی آروماتیک (۱۶PAHs) دارای حداقل ۰.۱۷۹ میکرو گرم بر گرم وزن خشک بوده است. در این فصل ترکیبات ۲ و ۶ حلقوی ترکیبات پلی آروماتیک در نمونه ها وجود نداشتند و غلظت آنها زیر حد تشخیص دستگاه (LOD) بوده است. حداقل غلظت ۱۶PAHs در نیم خط های انزلی

و امیر آباد مشاهده گردید (نمودار ۱۱-۳). مقادیر این ترکیبات با دامنه ۰/۹۳ و میانگین $0/33 \pm 0/03$ ND

میکروگرم بر گرم وزن خشک بر آورد شده است.

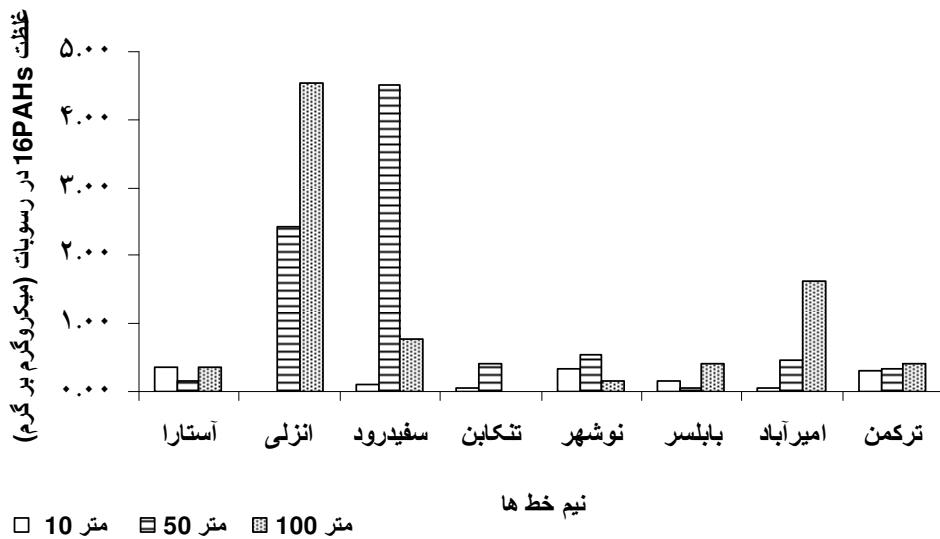


نمودار ۱۱-۳: میزان و الگوی پراکنش ترکیب 16PAHs رسوبات فصل تابستان در نیم خط های حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

در این فصل حداکثر غلظت 16PAHs در عمق ۱۰۰ متر در نیم خط ارزلی و در عمق ۵۰ متر در نیم خط سفیدرود

مشاهده گردید (نمودار ۱۲-۳). میانگین 16PAHs به همراه خطای معیار (SE) در اعماق ۱۰، ۵۰ و ۱۰۰ متر بترتیب

برابر $0/17 \pm 0/02$ ، $1/11 \pm 0/03$ و $1/18 \pm 0/03$ میکروگرم بر گرم وزن خشک یوده است.



نمودار ۱۲-۳: میزان و الکوی پراکنش ترکیب 16PAHs رسوبات فصل تابستان در اعماق مختلف حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

میانگین 16PAHs به همراه خطای معیار (SE) در نواحی غربی، مرکزی و شرقی بترتیب برابر $1/47 \pm 0/63$ ،

$0/24 \pm 0/07$ و $0/53 \pm 0/19$ میکروگرم بر گرم وزن خشک بوده است.

محاسبه میزان ریسک اکولوژیکی (HQ) برای هر یک از 16PAHs در رسوبات فصل تابستان نشان داد که HQs

مربوط ترکیبات Benzo(a)pyrene و Chrysene، Benzo(a)anthracene چند برابر واحد بوده است. ترکیبات دیگر

دارای ریسک اکولوژیکی کمتر از واحد بوده اند. همچنین HQs مربوط به 16PAHs در این فصل بیشتر از یک

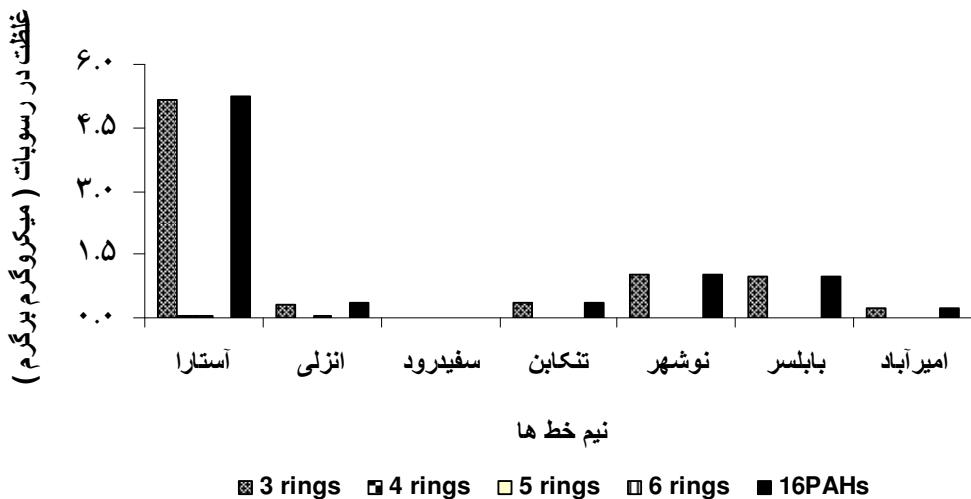
($1/44$) برآورد گردید.

فصل زمستان

در فصل زمستان ترکیب Fluoranthene دارای حد اکثر ۱۲/۱ میکروگرم بر گرم وزن خشک بوده است. در این فصل

غلاظت ترکیب ۲، ۴، ۵ و ۶ حلقه ای پلی آروماتیک در نمونه ها در بیشتر نیم خطها زیر حد تشخیص دستگاه

16PAHs بوده است. حداکثر میانگین ۱۶ در نیم خط آستارا مشاهده گردید (نمودار ۳-۳). مقادیر LOD دارای دامنه ۵-۲۳ ND با میانگین 17 ± 41 میکرو گرم بر گرم وزن خشک بر آورد شده است.



نمودار ۳-۳: میزان و الگوی پراکنش ترکیب ۱۶PAHs رسوبات فصل زمستان در نیم خط های حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

در این فصل حداکثر غلظت ۱۶PAHs در عمق ۵۰ و ۱۰۰ متری نیم خط آستارا مشاهده گردید (نمودار ۳-۴).

میانگین ۱۶PAHs به همراه خطای معیار (SE) در اعماق ۱۰، ۵۰ و ۱۰۰ متر بترتیب برابر 0.64 ± 0.12 ، 1.97 ± 0.12 و 1.20 ± 0.23 میکرو گرم بر گرم وزن خشک بوده است.



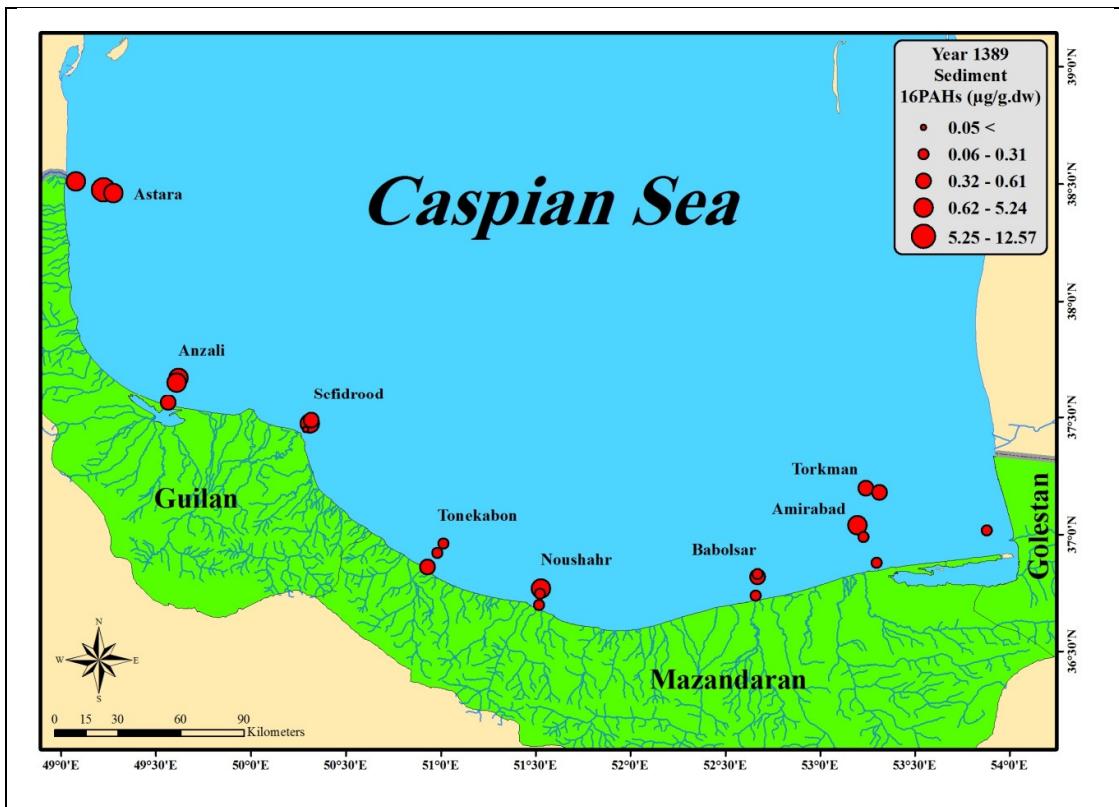
نمودار ۱۴-۳: میزان و الگوی پراکنش ترکیب 16PAHs رسوبات فصل زمستان در اعماق مختلف حوزه جنوبی دریای خزر(سال ۱۳۸۹)

میانگین 16PAHs به همراه خطای معیار (SE) در نواحی غربی، مرکزی و شرقی بترتیب برابر $(\pm 1/41) 2/49$ ، $(\pm 1/42) 0/42$ و $(\pm 0/08) 0/22$ میکرو گرم بر گرم وزن خشک بوده است. محاسبه میزان ریسک اکولوژیکی (HQ) برای هر یک از 16PAHs نشان داد که HQs مربوط به ترکیب Fluoranthene بیش از واحد بوده است. همچنین 16PAHs به HQs مربوط در این فصل بیش از یک (۱۳/۸) برابر گردید.

الگوی تغییرات ترکیبات 2-6 حلقه 16PAHs در توزیع ذرات رسوب طی دو فصل نیز نشان می دهد که ترکیبات ۳ حلقه ای ۳۱٪، ۴ حلقه ای ۵۶٪ و ۵ حلقه ای ۱۴٪ را شامل شدند. همانطوریکه مشاهده می شود ترکیبات ۴ حلقه ای با درصد بالا در بین این ترکیبات موجود هستند و ترکیبات ۲ و ۶ حلقه ای در بین این ترکیبات مشاهده نگردید.

میانگین ۱۶PAHs بین دو فصل با استفاده از آزمون تی (T-test) و نواحی و اعماق مختلف با بکارگیری از آزمون ANOVA اختلاف معنی داری را نشان نداد ($p > 0.05$).

تغییرات ترکیبات پلی آروماتیک (16PAHs) در رسوبات سواحل ایرانی حوزه جنوبی دریای خزر در شکل ۲-۲ نشان داده شده است.



شکل ۲-۲: تغییرات ترکیبات پلی آروماتیک (16PAHs) در رسوبات سواحل ایرانی در حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

نسبت های تشخیصی (Diagnostic Ratios analysis)

مقایسه نسبت های تشخیصی (DRs) منشاء ترکیبات پلی آروماتیک در رسوبات حوزه جنوبی دریای خزر در جدول ۳ نشان داده شده است. نسبت های مختلف نشان می دهد که در فصل تابستان منشاء ترکیبات نفتی

پتروژنیک و پیرولیتیک بوده است اما در فصل زمستان منشاء ترکیبات نفتی بیشتر پیرولیتیکبوده است و نسبت های تشخیصی مجموع دو فصل مشابه فصل زمستان بوده است.

جدول ۳-۱: مقایسه نسبت های تشخیصی (Diagnostic Ratios analysis (DRs analysis)) و منشاء ترکیبات پلی آروماتیک در فصول مختلف رسوبات حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

IP/(IP+Bghi)	BaP/(BaP+Chy)	Fla/(Fla+Pyr)	Ant/(Ant+Phe)	Fla/Pyr	Phn/Ant	منشاء ایجاد
<۰/۲	<۰/۲	<۰/۴	<۰/۱	<۱	>۱۰	پتروژنیک (نفت)
	-	-	>۰/۱	>۱	<۱۰	پیرولیتیک (سوختن)
۰/۲۰-۰/۳۵	۰/۲۰-۰/۳۵	۰/۴-۰/۵	-	-	-	سوختن نفت خام و وسائل نقلیه
>۰/۳۵	>۰/۳۵	>۰/۵	-	-	-	سوختن چوب، علف، ذغال سنگ و نفت سفید
۰/۴۸	۰/۲۴	۰/۵۰	۰/۵۰	۱/۰۰	۱/۰۰	نسبت های تشخیصی فصل تابستان ۱۳۸۹
۰/۲۷	۰/۲۰	۰/۷۱	۰/۵۰	۲۲۱	۵/۷۵	نسبت های تشخیصی فصل زمستان ۱۳۸۹
۰/۳۸	۰/۲۲	۰/۶۰	۰/۵۰	۱۰۳	۳/۲۱	نسبت های تشخیصی مجموع دو فصل ۱۳۸۹

مقایسه نسبت های تشخیصی (DRs) و منشاء ترکیبات پلی آروماتیک در اعمق مختلف رسوبات حوزه جنوبی دریای خزر در جدول ۳-۲ نشان داده شده است. نسبت های مختلف نشان می دهد که در اعمق مختلف فصل تابستان منشاء ترکیبات نفتی سوخت نفت خام و چوب، ذغال سنگ و نفت سفید و همچنین منشاء پیرولیتیک بوده است اما در اعمق مختلف فصل زمستان منشاء ترکیبات نفتی بیشتر پیرولیتیک بوده است.

جدول ۳-۲: مقایسه نسبت های تشخیصی (DRs analysis) و منشاء ترکیبات پلی آروماتیک در اعماق مختلف رسوبات حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

منشاء ایجاد PAHs	Fla/PyR	Phn/Ant	Ant/(Ant+Phe)	Fla/(Fla+Pyr)	BaP/(BaP+Chy)	IP/(IP+Bghi)
پتروژنیک (نفت)	<1	>10	<0/1	<0/4	<0/2	<0/2
پیرولیتیک (سوختن)	>1	<10	>0/1	-	-	-
سوختن نفت خام و وسایل نقلیه	-	-	-	0/4-0/5	0/20-0/35	0/20-0/35
سوختن چوب، علف، ذغال	-	-	-	>0/5	>0/35	>0/35
سنگ و نفت سفید	-	-	-	-	-	-
نسبت های تشخیصی	1/0	1/0	0/50	0/50	0/20	0/50
عمق ۱۰ متر (فصل تابستان)	1/0	1/0	-	-	-	-
نسبت های تشخیصی	1/0	1/0	0/50	0/50	0/21	0/47
عمق ۵۰ متر (فصل تابستان)	1/0	1/0	-	-	-	-
نسبت های تشخیصی	1/0	1/0	0/50	0/50	0/27	0/47
عمق ۱۰۰ متر (فصل تابستان)	1/0	1/0	-	-	-	-
نسبت های تشخیصی	216	0/67	0/60	0/81	0/32	0/25
عمق ۱۰ متر (فصل زمستان)	132	16	0/37	0/52	0/12	0/25
نسبت های تشخیصی	308	1/1	0/52	0/81	0/17	0/30
عمق ۱۰۰ متر (فصل زمستان)	-	-	-	-	-	-

نسبت تشخیصی BaP/(BaP+Chy) در فصل تابستان نشان می دهد که در نیم خطهای آستارا، نوشهر، بابلسر و بندر ترکمن منشاء ترکیبات نفتی پتروژنیک بوده است اما در همین فصل در نیم خطهای ازلى، سفید رود و امیرآباد منشاء ترکیبات نفتی بیشتر پیرولیتیک بوده است.

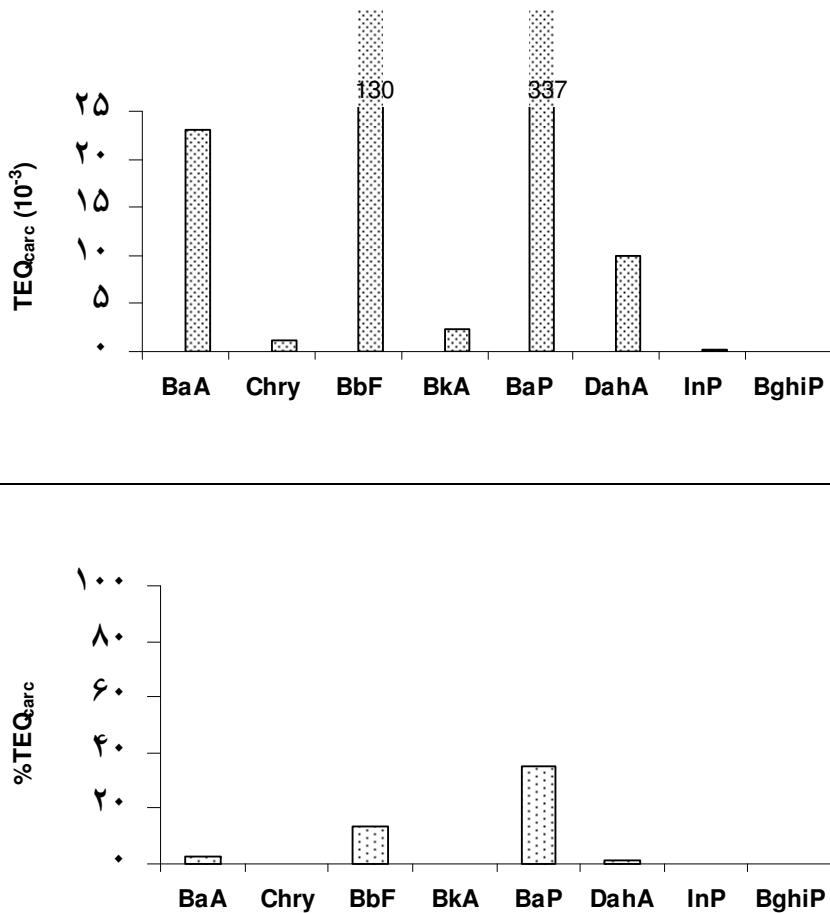
نسبت های تشخیصی مختلف در فصل زمستان نشان می دهد که در نیم خطهای مختلف ترکیبات نفتی دارای هر دو منشاء پتروژنیک و پیرولیتیک بوده است.

نسبت تشخیصی BaP/(BaP+Chy) در فصل تابستان نشان می دهد که در نواحی غربی، مرکزی و شرقی منشاء ترکیبات نفتی پتروژنیک و مشخصاً "سوخت نفت خام و وسایل نقلیه" بوده است. در فصل زمستان براساس نسبت

های تشخیصی مختلف متشاء ترکیبات نفتی در ناحیه غربی هم پتروژنیک بوده و هم پیرولیتیک و اما در ناحیه های مرکزی و شرقی بیشتر پیرولیتیک بوده است.

تعیین غلظت معادل سمیت (TEQscancer) در رسوبات:

در تحقیق حاضر غلظت TEQs مربوط به دو ترکیب BaP و DahA در رسوبات سطحی بترتیب برابر $0/337$ و $0/01$ میکرو گرم بر گرم و درصد آنها برابر $34/98$ و $1/04$ نسبت به غلظت کل (Total PAHs TEQs) TEQs است. همچنین نمودار ۱۵-۳ نشان می دهد که بیشترین غلظت TEQs علاوه بر BaP مربوط به ترکیب BkA بوده است. همچنین نمودار ۱۵-۳ نشان می دهد که بیشترین غلظت TEQs علاوه بر BaP مربوط به ترکیب BkA بوده است.



نمودار ۳-۱۵: تغییرات غلظت و درصد معادل سمیت (TEQ_{cancer}) در رسوبات حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

۳-۳. PAHs در ماهی کپور دریایی

در این بررسی ۲۸ نمونه ماهیکپور صید شده در سواحل جنوب شرقی دریای خزر مورد بررسی و ارزیابی قرار گرفت. برخی پارامترهای مروفولوژیکی نمونه های ماهی کپور حوزه جنوبی دریای خزر در جدول ۳-۳ درج گردید. با توجه به اطلاعات بدست آمده در جدول ۳-۳ می توان دریافت که ترکیبات Phenanthrene ، گردید. با توجه به اطلاعات بدست آمده در جدول ۳-۳ می توان دریافت که ترکیبات Phenanthrene ،

و Benzo(a)pyrene ، Benzo(b)(k)fluoranthene ، Chrysene ، Benzo(a)anthracene ، Pyrene ، Fluoranthene

در بافت خوراکی ماهی کپور دریای خزر وجود داشته است که مقادیر میانگین این ۸ Dibenzo(a,h)anthracene

نوع ترکیب PAHs به ترتیب برابر است با ۰/۰۳۴، ۱/۹۵۰، ۰/۰۸۰، ۰/۰۰۶، ۰/۰۱۷، ۰/۰۰۴، ۰/۰۵۲ و ۰/۰۵۲ و

۰/۰۳۱ میکرو گرم بر گرم وزن خشک بوده است. همچنین با توجه به اطلاعات بدست آمده می‌توان دریافت که

فراوانی حضور ترکیبات Benzo(a)pyrene، Pyrene، Fluoranthene، Phenanthrene در بافت خوراکی

ماهی کپور دریایی خزر به ترتیب برابر ۳۲، ۶۱، ۷۵، ۳۶ و ۴۳ درصد بوده است. طبق این جدول دامنه تغییرات

۱۶PAHs در بافت خوراکی ماهی کپور برابر ۷/۷۹۰-۰/۰۴۶ میکرو گرم بر گرم وزن خشک بوده است. همچنین

بالاترین غلظت PAHs با وزن ملکولی کم (۳ حلقه ای) مربوط به Fluoranthene بوده است و مابقی ترکیبات

PAHs زیر حد تشخیص دستگاه بوده است.

جدول ۳-۳: میانگین غلظت ترکیبات آروماتیک (PAHs) و درصد هر ترکیب در بافت خوراکی ماهی کپور دریای خزر (بر حسب میکرو گرم بر گرم وزن خشک)

درصد هر ترکیب	Min.-Max.	Mean ± SE	تعداد نمونه	تعداد حلقه ها	
-	ND	ND	۲۸	۲	Naphthalene
-	ND	ND	۲۸	۳	Acenaphthylene
-	ND	ND	۲۸	۳	Acenaphthene
-	ND	ND	۲۸	۳	Fluorene
۱/۶	۰/۰۰۱-۰/۴۰۵	۰/۰۳۴±۰/۰۱۶	۲۸	۳	Phenanthrene
-	ND	ND	۲۸	۳	Anthracene
۸۹/۷	۰/۰۰۵-۷/۵۸۰	۱/۹۵۰±۰/۳۹۹	۲۸	۳	Fluoranthene
۳/۷	۰/۰۰۵-۰/۳۶۰	۰/۰۸۰±۰/۰۱۷	۲۸	۴	Pyrene
۰/۳	۰/۰۰۲-۰/۱۲۰	۰/۰۰۶±۰/۰۰۴	۲۸	۴	Benzo(a)anthracene
۰/۸	۰/۰۰۲-۰/۰۸۵	۰/۰۱۷±۰/۰۰۵	۲۸	۴	Chrysene
۰/۲	۰/۰۰۵-۰/۱۰۰	۰/۰۰۴±۰/۰۰۴	۲۸	۴	Benzo(b)fluoranthene
-	ND	ND	۲۸	۴	Benzo(k)fluoranthene
۲/۴	۰/۰۰۵-۰/۲۶۰	۰/۰۵۲±۰/۰۱۴	۲۸	۵	Benzo(a)pyrene
۱/۲	۰/۰۰۲-۰/۰۸۰	۰/۰۳۱±۰/۰۲۹	۲۸	۵	Dibenzo(a,h)anthracene
-	ND	ND	۲۸	۶	Indeno(1,3,3,CD)pyrene
-	ND	ND	۲۸	۶	Benzo(g,h,i)perylene
۰/۰۴۶-۷/۷۹۳	۲/۲۱۱±۰/۴۱۷	۲/۲۱۱±۰/۴۱۷	۲۸	-	PAHs

ND=Not Detectable

آمار توصیفی تغییرات ترکیبات نفتی برحسب میکروگرم بر گرم وزن خشک به همراه طول چنگال ، وزن و سن ماهی کپور در مختلف حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹) در جدول ۳-۴ نشان داده شده است. در این مطالعه مشخص شد که غلظت ترکیبات نفتی و اجزای آن در بافت عضله ماهی کپور با اندازه ، وزن و سن همبستگی معنی داری نداشته است.

جدول ۳-۴: آمار توصیفی تغییرات ترکیبات نفتی برحسب میکروگرم بر گرم وزن خشک به همراه طول چنگالی ، وزن و سن ماهی کپور در مناطق مختلف حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

میانگین	خطای معیار	حداصل	حداکثر	
۲۳/۹۳	۱/۰۹	۱۱/۸۰	۳۷/۵۰	طول چنگالی (سانتیمتر)
۲۸۸/۰۴	۴۱/۵۵	۱۱۰/۰۰	۸۶۵/۰۰	وزن (گرم)
-	-	۲	۵	سن
۱۶ PAHs	۲/۲۱۱	۰/۴۱۷	۰/۰۴۶	۷/۷۹۳

در بررسی سالانه متغیرهای اجزای ترکیبات نفتی در بافت ماهی کپور به همراه طول، وزن و سن در آنالیز مولفه های اصلی (PCA) تغییرات شاخص KMO برابر ۰/۵۰ و آزمون Bartlett test دارای اختلاف معنی دار بوده است (جدول ۳-۵). بدین ترتیب با توجه به این شاخص و آزمون می توان آنالیز مولفه های اصلی را بر روی داده های فوق انجام داد. در آنالیز مولفه های اصلی هشت متغیر اجزای ترکیبات نفتی و سه متغیر زیست سنجی بر اساس منحنی سنگریزه ای (Scree plot) و مقدار ویژه (Eigenvalue) بالای یک به چهار مولفه (PC) با ۷۷/۶ درصد از کل واریانس کاهش یافته است. در هر مولفه، متغیرهای دارای ضرایب بار عاملی (Loading Factor) بیش از ۰/۴۰ با توجه به تعداد نمونه ها در نظر گرفته شده است. مولفه یک به تنها ۳۱/۶ درصد از کل واریانس را شامل شده است. در این مولفه دو متغیرهای زیستی و پنج متغیر اجزای ترکیبات نفتی با همبستگی معکوس مشارکت داشته

است (جدول ۳-۵). مولفه دو با واریانس $24/3$ درصد از کل واریانس را شامل شد. در این مولفه سه متغیر زیستی با مقدار ویژه قوی مشارکت داشته اند (جدول ۳-۵). مولفه سوم و چهارم به ترتیب با واریانس $12/4$ و $9/2$ درصد دو و یک جزء از ترکیبات نفتی حضور داشته است.

جدول ۳-۵: روابط بین پارامتر های زیستی و خلقت اجزای ترکیبات نفتی در بافت عضله ماهی کپور دریای خزر در ماتریکس مولفه ها در آنالیز چند متغیره PCA (سال ۱۳۸۹)

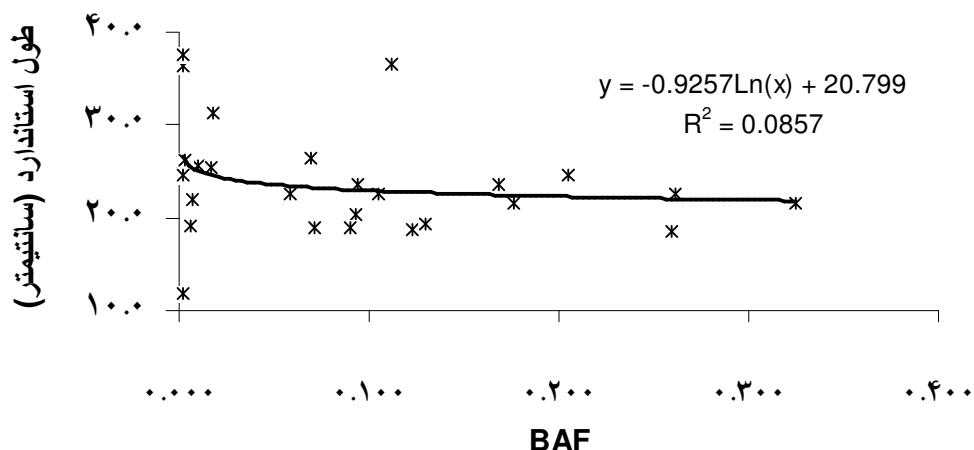
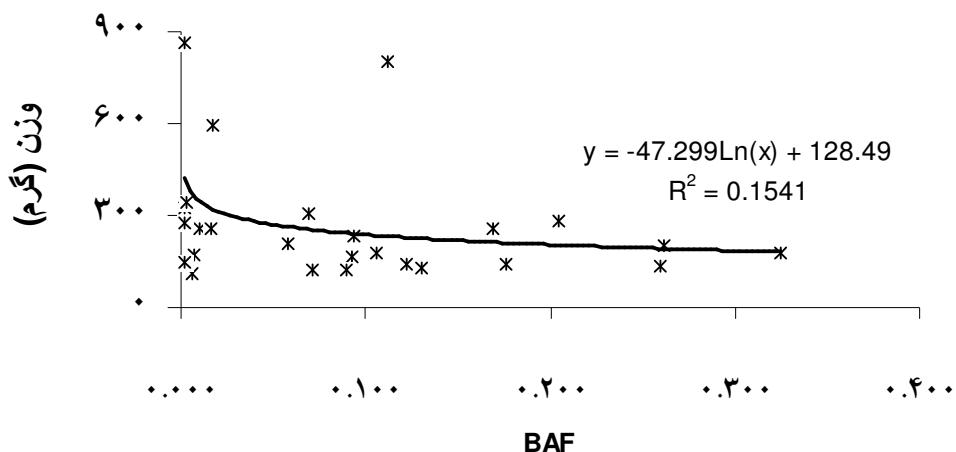
مولفه ها			
(۹/۲٪) PC4	(۱۲/۴٪) PC3	(۲۴/۳٪) PC2	(۳۱/۷٪) PC1
-۰/۶۵۱			۰/۴۷۹
			۰/۹۰۷
			۰/۵۶۰
۰/۷۰۵			Benzo(a)anthracene
	۰/۶۹۷		Chrysene
		-۰/۵۷۹	Benzo(b)fluoranthene
		۰/۵۵۲	Benzo(a)pyrene
		۰/۹۴۱	PAHs
۰/۷۸۳		-۰/۵۰۷	FL
۰/۸۱۲		-۰/۴۹۲	WEIGHT
۰/۸۲۱			AGE

Extraction Method: Principal Component Analysis.

فاکتور تجمع زیستی (BAF):

تغییرات تجمع زیستی اجزای ترکیبات نفتی به همراه طول چنگالیو وزن ماهی کپور در مناطق مختلف حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹) در نمودار نشان داده شده است. نمودار ۳-۱۶ نشان می دهد که ارتباط بین

فاکتور تجمع زیستی ترکیبات نفتی (16PAHs) با پارامترهای زیستی وزن ($r = ۰/۴۰$) و طول استاندارد ($r = ۰/۳۰$) معکوس بوده است.



نمودار ۳-۶: نمودار پراکندگی (Scatter Plot) فاکتورهای تجمع زیستی ترکیبات نفتی با پارامترهای زیستی طول و وزن ماهی کپور به همراه trendline در حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

۴. بحث و نتیجه گیری

نتایج این تحقیق نشان داد که ترکیبات ۲ و ۳ حلقه ای در صد فراوانی کمی هم در آب و هم در رسوبات داشته است و در اغلب ایستگاه ها مقادیر این ترکیبات زیر حد تشخیص دستگاه (ND) بوده است که احتمالاً بدلیل تجزیه این ترکیبات به ترکیبات دیگر بوده است که بوسیله دستگاه HPLC قابل تشخیص نبودند. چنانکه به عقیده Neff (۱۹۷۹) نیز ترکیبات PAHs (جرم ملکولی کم) در آب و رسوبات به عنوان ترکیبات مقاوم محسوب نمی گردند و این ترکیبات بوسیله فرآیندهای طبیعی به ترکیبات قطبی محلول تبدیل میشوند. همچنین الگوی تغییرات ترکیبات ۲-۶ حلقه‌ای در آب طی یکسال نشان داد که ترکیبات ۳، ۴، ۵ و ۶ حلقه‌ایه ترتیب ۱۰٪، ۷۰٪، ۱۰٪ و ۸٪ را تشکیل دادند. به این ترتیب ترکیبات با وزن ملکولی متوسط ۴ حلقه ای در این منطقه با درصد بالا در بین این ترکیبات مشاهده شد و ترکیب ۲ حلقه ای در بین این ترکیبات مشاهده نگردید که با نتایج فوق منطقی می باشد.

بطور کلی نفت در آب به صور مختلف از قبیل فیلم روی سطح آب، محلول در آب، امولسیون و همچنین متصل به ذرات معلق وجود دارد. در این مطالعه از آنجاییکه نمونه برداری در زیر لایه سطحی صورت گرفت و همچنین با توجه به حلالیت بسیار کم هیدروکربورهای پلی آروماتیک (PAHs) در آب می توان اظهار نمود که نفت موجود در نمونه ها قائدتاً شامل انواع امولسیون و متصل به ذرات معلق در آب بوده است. امولسیونه شدن نفت تحت تاثیرشوینده ها و ترکیباتی از این قبیل در آب تشدید میگردد. اما واردی و همکاران (۱۳۹۰) بر اساس آزمون آماری نشان دادند که بین ترکیبات پلی آروماتیک و شوینده ها در دریای خزر همبستگی وجود نداشته است که موید عدم حضور و یا حضور کم این ترکیبات به صورت امولسینه در آب می باشد. اگر چه واردی و همکاران (۱۳۹۱) در مطالعه سال ۱۳۸۷ نشان دادند که در دریای خزر میزان شوینده ها در برخی ایستگاه ها نزدیک به حد بحرانی بوده است. ترکیبات نفتی چسبیده به مواد معلق غالباً "دراستگاههای ساحلی" که تحت تاثیر رودخانه ها و شستشوی سواحل قرار دارند قابل توجه است. چنانکه در مطالعه‌ی واردی و همکاران

(۱۳۹۱) مقادیر ۱۶PAHs در نوار ساحلی (عمق ۵ متر نسبت به عمق ۱۰ متر) در فصول بارندگی (بهار و زمستان) و

پر آبی رودخانه ها به همراه شستشوی سواحل در مقایسه با نوار دور از ساحل بیشتر بوده است. اما در تحقیق

حاضر حداکثر ترکیبات ۱۶PAHs در نوار ساحلی (۵ متر) و دور از ساحل (۵۰ و ۱۰۰ متر) پراکنده بوده است و

در تمامی فصول نمونه برداری نقاط حداکثر عمدتاً "در بنادر مهم (انزلی، نوشهر و امیرآباد) متتمرکز بوده است

که احتمالاً" به دلیل تردید زیاد قایق ها و کشتی ها در این بنادر می باشد. ضمن آنکه اثرات نواحی دیگر یعنی

انتقال ترکیبات فوق از ناحیه شمالی و غربی دریای خزر سبب ایجاد غلظت های بالا در نوار دور از ساحل

گردیده است. بطور کلی بنظر میرسد توزیع و انتشار مواد نفتی در حوزه جنوبی دریای خزر به عواملی همچون:

۱- ورود این مواد از طریق رودخانه های ساحلی از قبیل سفیدرود، تجن، گرگانرود و ... ۲- شستشوی سواحل

در اثر بارندگی فصلی ۳- تردید قایق، لنجهای و کشتیها در بنادر مهم و دیگر نقاط ۴- چرخش توده آبی از منطقه

باکو به سواحل ایران ۵- حرکت سیکلون بزرگ از شمال به جنوب دریای خزر ، وابسته می باشد

می تواند بر افزایش ترکیبات ۱۶PAHs در سواحل منطقه اثر بگذارد(Katunin, 2000). نتایج این تحقیق نشان داد

که بعد از نیم خط ترکمن که غلظت بالایی در آن ثبت گردید، بیشترین غلظت این ترکیبات در ناحیه غربی

مشاهده شد که این افزایش احتمالاً" به دلیل حرکت توده آبهای آلووده منطقه باکوی آذربایجان از طریق چرخش

سیکلونی به این منطقه میباشد.

مقادیر ترکیبات ۱۶PAHs در برخی نیم خط ها و میانگین سالانه آنها با توجه به آنالیز اولیه داده ها از مقادیر حد

آستانه مختلف در جدول ۱-۴ بالاتر بوده است اما این میانگین نسبت به استاندارد MPC کمتر برآورد شده است.

شایان ذکر است که فقط ۷/۷٪ از کل داده ها (۹۱ نمونه) حاوی ترکیب Pyr[a]PyrB سرطانزا بوده است که از این

میان تنها یک نمونه با دارا بودن غلظت ۰/۸۲ میکرو گرم بر لیتر (در نیم خط نوشهر) نسبت به استاندارد کیفیت

آب WHO و CCME چند برابر بیشتر بوده است اما نسبت به استاندارد EPA کمتر برآورد گردید اما بقیه نمونه ها از تمام استانداردها کمتر بوده است (جدول ۴).

جدول ۴-۱: مقایسه استاندارد ۱۶PAHs و Pyr[a]در آب کشور های مختلف جهان با تحقیق حاضر

مراجع	غلظت PAHs در آب سطحی و دریا ($\mu\text{g/l}$)	ترکیبات آروماتیک	
WHO, 1997	۰/۰۵	16PAHs	WHO
Simko, 2002	۰/۲۰	16PAHs	CEC
Cole <i>et al.</i> , 1999	۱/۰	16PAHs	EQS
Neff and Stubblefield, 1995	۵/۰	16PAHs	-
Zhou and Maskaoui, 2003	۱۰	16PAHs	
Sherret, 2009	۵۰	Oil products	MPC
Wang <i>et al.</i> , 2009	۰/۰۲۸	B[a]Pyr	GB3838-2002
Brook, 1995	۰/۰۱	B[a]Pyr	CCME
WHO, 1997	۰/۱۰	B[a]Pyr	British Columbia
Brook, 1995	۱/۶۰	B[a]Pyr	U.S. EPA
۱۳۸۹	۲۴/۱۰	16PAHs	تحقیق حاضر
۱۳۸۹	۰/۱۶	B[a]Pyr	تحقیق حاضر

Council of European Communities (CEC), the Canadian Council of Ministers of the Environment (CCME), the British Columbia Ministry of the Environment and the U.S. EPA. Environmental Quality Standard (EQS), Maximum Permissible Concentration (MPC),

اگرچه ماهیان نسبت به دیگر آبزیان به تغییرات غلظتی ترکیبات نفتی مقاومتر می باشند اما تغییرات غلظتی

ترکیبات نفتی می تواند بر بروزیماری، سرعت تغذیه، رشد و عملکرد ماهیان و نیز محل تخم ریزی و مهاجرت

آن ها اثر بگذارد (Aubrey *et al.*, 1994). در دریای خزر ماهیان خاویاری، سوف و گاو ماهیان نسبت به سایر گونه ها

مقاومتر می باشند (Ivanov and Sokolskiy, 2000). (Ivanov and Sokolskiy, 2000) گزارش کردند که غلظت غیر فعال

ترکیبات نفتی بر گاو ماهیان برابر ۲۰ میلی گرم بر لیتر و برای ماهیان خاویاری این مقدار برابر ۵۰-۶۰ میلی گرم بر

لیتر بوده است. اما برخی مراجع تاکید کردند که در غلظت های ۰/۱-۱/۰ میلی گرم بر لیتر این ترکیبات اثرات منفی

ونامطلوب بر ماهیان داشته است (Neff and Stubblefield, 1995; Belyayeva *et al.*, 1998; Ivanov and Sokolskiy,

(2000). با توجه با درنظر گرفتن حد آستانه مجاز این ترکیبات در دریای خزر و مقایسه با تحقیق حاضر می توان دریافت که میانگین غلظت این ترکیبات بر گونه های فوق اثرات نامطلوب نداشته استاما در برخی اعماق با توجه به مقادیر بالا احتمال مسمومیت وجود دارد.

بر اساس نسبت های تشخیصیدر فصول مختلف با توجه به غنی بودن ترکیبات آروماتیک با وزن مولکولی متوسط و بالا (HMW 16PAHs) میتوان در نظر گرفت که منشاء ترکیبات نفتی در آب بیشتر پیرولیتیک و یا سوخت مواد آلی بوده است و ترکیبات با منشاء پتروژئنیک حداکثر ۱۵٪ از داده ها را شامل گردید (جدول ۲-۴) و (۳-۴).

جدول ۴-۲: میانگین غلظت ($\mu\text{g/l}$) و درصد ترکیبات PAHs با وزن مولکولی پایین (LMW) و بالا (HMW) در فصول مختلف و سالانه آبهای ایرانی حوزه جنوبی دریای خزر (سال ۱۳۸۹)

منشاء	LMW/HMW	HMW (PAHs)	LMW (PAHs)	
Pyro	۰/۰۲۵	۲/۰۹۰ (٪۹۷/۵)	۰/۰۵۳ (٪۲/۵)	بهار
Pyro	۰/۱۶	۳/۱۹ (٪۸۶)	۰/۵۲ (٪۱۴)	تابستان
Pyro	۰/۱۱	۲/۰۷ (٪۹۰)	۰/۲۳ (٪۱۰)	پاییز
Pyro	۰/۰۸	۰/۵۰ (٪۹۳)	۰/۰۴ (٪۷)	زمستان
Pyro	۰/۱۷	۶۴/۲۸ (٪۸۵)	۱۱/۰۵ (٪۱۵)	سالانه

Pet= Petrogenic (Fossile source), Pyro= Pyrogenic (combustion source)

جدول ۴-۳: میانگین غلظت ($\mu\text{g/l}$) و درصد ترکیبات اصلی سوختنی آروماتیک (ΣCOMB) در فصول مختلف و سالانه آبهای ایرانی حوزه جنوبی دریاچه خزر (سال ۱۳۸۹)

منشاء	$\Sigma\text{COMB} / 16\text{PAHs}$	ΣCOMB	16PAHs	
Pyro	۰/۹۸	۲/۰۹ (٪۹۷/۵)	۲/۱۴	بهار
Pyro	۰/۸۶	۳/۱۹ (٪۸۶)	۳/۷۰	تابستان
Pyro	۰/۹۰	۲/۰۷ (٪۹۰)	۲/۳۰	پاییز
Pyro	۰/۹۳	۰/۵۰ (٪۹۳)	۰/۵۳	زمستان
Pyro	۰/۸۵	۶۴/۲۸ (٪۸۵)	۷۵/۲۳	سالانه

Pet= Petrogenic (Fossile source), Pyro= Pyrogenic (combustion source)

ΣCOMB = Sum of major combustion specific

Wang و همکاران (۲۰۰۹) پایین بودن میانه (Median) غلظت ۱۶PAHs نسبت به میانگین (Mean) همان نمونه ها

را بدليل پایین بودن غلظت در اکثر ایستگاهها دانستند و همچنین تغییرات زیاد غلظت این ترکیبات را دليل بالا

بودن ضربی واریانس (CV) عنوان نمودند. در تحقیق حاضر نیز مشابه نتایج فوق، میانه سالانه آب در دریاچه

خزر (۰/۰۷۵) نسبت به میانگین (۰/۱۰) بسیار پایین تر و در اکثر نیم خط ها و اعماق غلظت ترکیبات ۱۶PAHs

کم و یا زیر حد تشخیص دستگاه بوده است. همچنین مقادیر ضربی واریانس در این منطقه بیش از ۱۰۰٪ بوده

است که نشان دهنده تغییرات بالای غلظت ترکیبات ۱۶PAHs در نیم خط ها و اعماق مختلف می باشد.

Tuvikene (۱۹۹۵) بیان نمود که در اکوسیستم های زنده غلظت ترکیبات هیدروکربورهای

پلی آروماتیک (PAHs) بطور نسبی در رسوبات حداکثر، در ماهی متوسط و در آب کم می باشد. در این تحقیق

نیز غلظت PAHs در آب کمتر از رسوبات بوده ولی تنوع ترکیبات آنها در آب بیشتر بوده است. گرچه حلالیت

این نوع ترکیبات در آب بسیار کم است ولی به دلیل وجود حاللهای و دترجنت ها چه بصورت طبیعی و غیر طبیعی

و نیز وجود ذرات معلق در آب دریا، میزان ۱۶PAHs در برخی ایستگاهها و نیم خط ها قابل ملاحظه بوده است

که احتمالاً به تخلیه ترکیبات نفتی از رودخانه به دریا و تردد قایق ها و نشت مواد نفتی در آن منطقه نیز مرتبط می

باشد. الگوی تغییرات ترکیبات ۲-حلقه ۱۶PAHs در توزیع ذرات رسوب طی دو فصل نشان می دهد که ترکیبات

۳ حلقه ای ۴٪.۳۱ ، ۴ حلقه ای ۵٪.۵۶ را تشکیل می دهند. همانطوریکه مشاهده می شود ترکیبات با

وزن مولکولی کم (۳ حلقه ای) و متوسط (۴ حلقه ای) در رسوب با مقادیر مشابه در آب با افزایش ۷ درصدی (٪.۸۷) روبرو گردید و ترکیبات ۲ و ۶ حلقه ای در بین این ترکیبات مشاهده نگردید.

در جدول ۴-۴ به مقایسه نتایج تحقیق حاضر با استانداردهای مختلف رسوبات و سالهای پیشین پرداخته شده

است. غلظت ۱۶PAHs در رسوبات دو فصل تحقیق حاضر از تمام استانداردهای ERM، ERL و PEL و TEL کمتر

بوده است و غلظت میانگین B[a]Pyr نسبت به استاندارد های PEL، ERL، ERM، AET، PEL، JAMP پاریس

و MPC کمتر بوده است اما نسبت به حد آستانه های TEL، ISQG کانادا و NC هلند بیشتر برآورد گردید. مقایسه

نتایج حاضر با نتایج سال های ۱۳۸۳ (نصرالله زاده و همکاران، ۱۳۸۳) و ۱۳۸۷ (واردی و همکاران، ۱۳۹۰) به

ترتیب بیانگر افزایش و کاهش غلظت ۱۶PAHs و B[a]Pyr است (جدول ۴-۴).

ترکیب ۵ حلقه ای B[a]Pyr در میان ترکیبات پلی آروماتیک یک ترکیب سرطانزا و شاخص در نظر گرفته می

شود. در تحقیق حاضر ترکیب B[a]Pyr تنها در ۴ نمونه رسوب (از ۴۵ نمونه رسوب) با ۹٪ فراوانی مشاهده

گردیده است. درصد فراوانی این ترکیب در سالهای ۱۳۸۳ و ۱۳۸۷ بترتیب ۴۴٪ و ۱۳٪ را تشکیل داد که در سال

۱۳۸۹ (تحقیق حاضر) روند نزولی داشته است (جدول ۴-۴).

Fernandez و همکاران (۲۰۰۸) بیان نمودند که تعیین اثرات منفی PAHs در موجودات آبزی در معرض قرار

گرفته بندرت امکان پذیر میباشد. اما محققین بدلیل کم بودن حد مجاز اکوتوكسیکولوژی به استفاده از

حد آستانه (Thresholds) اعلام شده در منابع مختلف مبادرت میورزند (Viguri *et al.* 2002; Pikkarainen 2004;)

(Tolosa *et al.* 2004; Cardellicchio *et al.* 2007;)

این مقدار از این ترکیبات اثرات نامطلوبی بر جوامع کفزی نمی گذارد (جدول ۴-۴).

Reyoaral (۲۰۰۱) کلاسه بندی کیفی رسوبات را براساس تغییرات غلظتی هیدروکربوپورهای نفتی آروماتیک (B[a]Pyr) و (16PAHs) انجام داد (جدول ۴-۵). این طبقه بندی از کلاس ۱ (خوب) تا کلاس ۵ (خیلی بد) را شامل می شود. کلاس ۱ نشان دهنده مقادیر پایه و یا مبنای این ترکیبات بدون آلدگی البته نه لزوماً "عاری از اثرات انسان ساخت در نظر گرفته می شود. نتایج تحقیق حاضر نشان داد که براساس 16PAHs رسوبات دریایی خزر در این سال در کلاس ۲ (Fair) قرار گرفته است که در مقایسه با سالهای قبل (۱۳۸۳ و ۱۳۸۷) تغییر در طبقه بندی نداشته است. همچنین براساس غلظت ترکیب B[a]Pyr در این دوره رسوبات دریایی خزر در کلاس ۴ (Bad) قرار گرفت که در مقایسه با سال ۱۳۸۷ (کلاس ۵ (Very bad)) بهبود یافته است. لازم به ذکر است که ایستگاههایی که دارای کلاس ۴ یا ۵ بوده اند در سال های ۱۳۸۳ و ۱۳۸۷ کمتر از ۱۵ درصد از نمونه ها را تشکیل دادند.

جدول ۴-۴: مقایسه تحقیقات مختلف دریای خزر با راهنمای استاندارد کیفیت رسوبات دریایی برای توکیبات ۱۶PAHs (نام مقدار بروج حسب $\mu\text{g/kg dw}$)
(Long *et al.*, 1995; Long and MacDonald 1998; CCME 1991; ICES, 2003)

(Long *et al.*, 1995; Long and MacDonald 1998; CCME 1991; ICES, 2003)

OSPAR															
نحوی حاضر (۱۳۹)	واردی و همکاران (۱۳۰)	نصراله زاده و همکاران (۱۳۸)	Background Concentration				Netherlands Environmental Quality Guidelines				Effects Levels and Ranges				
			Mean±SE Min.-Max.	Mean±SE Min.-Max.	JAMP Max.	Min.	MPC	NC	PEL	ISQG	AET	ERM	ERL	PEL	TEL
۲۶۰±۱۸.	۱۱۲۴±۶۶۶۶	۲۱۳۴±۲۱	۱۰۰-۱۰۰۰	۲/A	۱	۲۰۰.	۳	۷۹۳	N/A	۱۱.	۱۰۰.	۴۰.	۷۹۳	N/A	B[a]Pyr
۱۰۰±۳۲۵	۱۱۵۸±۳۲۵	۸۳۶±۱۱۷										۲۹۷۹۱	۴۰.۲	۱۶۷۱.	۱۶PAHs
ND-۱۰۶۸	ND-۱۰۷۲.	ND-۱۰۷۱											۱		f

AET - apparent effects threshold, $B[a]P$ - benzo[*a*]pyrene, ER-L - effects range-low, ER-M - effects range-median, ISQG - interim sediment quality guideline, IAMP - Joint Assessment and Monitoring Programme, MPC - maximum permissible concentration, NC - negligible concentration, OSPAR - Oslo and Paris Conventions for the Prevention of Marine Pollution, PAH - polycyclic aromatic hydrocarbon, PEL - probable effects level, TEL - threshold effects level

جدول ۴-۵: کلاسه بندی میانگین غلظت ($\mu\text{g}/\text{kg}.\text{dw}$) هیدروکربوورهای نفتی آروماتیک (B[a]Pyr و 16PAHs) در رسوبات دریایی خزر (Reyoaral, 2001)

کلاسه بندی و دامنه غلظتی هیدروکربوورهای نفتی آروماتیک							تحقيق حاضر
1007 ± 325	>20000	$6000-20000$	$2000-6000$	$3000-2000$	<300	16PAHs	
کلاس ۲ (Very Bad)	کلاس ۵ (Very Bad)	کلاس ۴ (Bad)	کلاس ۳ (Poor)	کلاس ۲ (Fair)	کلاس ۱ (Good)		
362 ± 180 (نمونه از ۴۵)	>500	$200-500$	$50-200$	$10-50$	<10	B[a]Pyr	
کلاس ۴ (Very Bad)	کلاس ۵ (Bad)	کلاس ۴ (Bad)	کلاس ۳ (Poor)	کلاس ۲ (Fair)	کلاس ۱ (Good)		

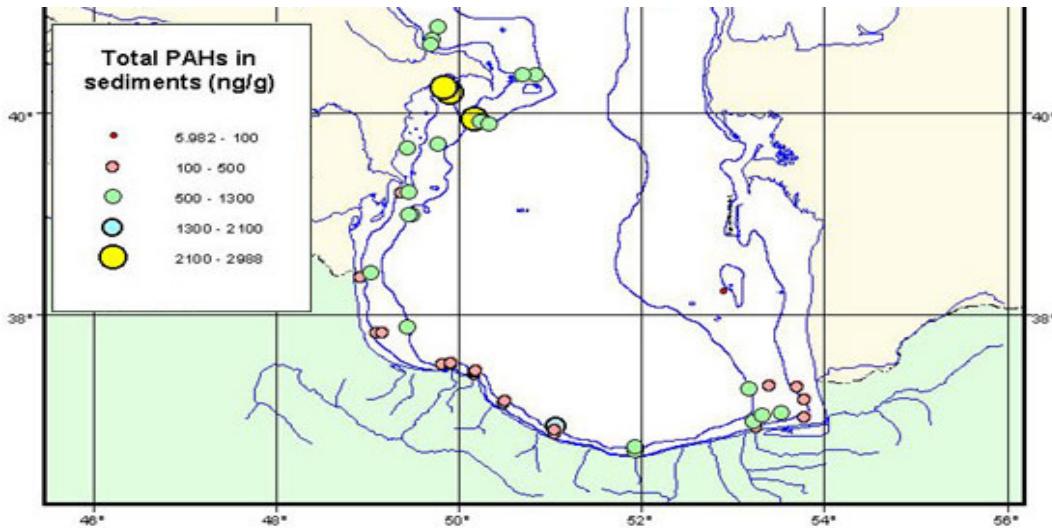
با توجه این که ترکیب B[a]Pyr بعنوان شاخص آلودگی ترکیبات پلی آروماتیک در نظر گرفته می شود و براساس محاسبه غلظت TEQ مربوط به ترکیب B[a]Pyr می توان دریافت که مقدار آن چند برابر غلظت آستانه ($137 \mu\text{g}/\text{kg}.\text{dw}$) می باشد که با طبقه بندی فوق که رسوبات را از نظر ترکیب B[a]Pyr در کلاس ۴ (Bad) قرار می دهد مطابقت داشته است.

مقایسه مقادیر بدست آمده در این تحقیق با تحقیقات برنامه محیط زیست دریایی خزر (CEP) در سال ۲۰۰۲ (Tolosa et al., 2004) نشان میدهد که مقادیر غلظتی این ترکیبات در این گشت های دریایی کمتر از سواحل آذربایجان، روسیه و ایران بوده است ولی از سواحل قراقوستان کمی بیشتر برآورد گردیده است (جدول ۴-۶). نتایج جدول نشان میدهد که غلظت این ترکیبات نسبت به سال ۲۰۰۲ افزایش نسبی (۱/۳ برابر) داشته است که بیانگر آلوده شدن رسوبات این منطقه نسبت به سالهای قبل می باشد اگرچه این میزان کمتر از حد معجاز کیفیت رسوبات دریایی می باشد.

جدول ۴-۶: مقایسه تغییرات غلظت هیدروکربورهای نفتی آروماتیک (16PAHs) در رسوبات دریای خزر

مرجع	۱۶PAH $\mu\text{g/g.dw}$	روش	منطقه مورد مطالعه	آنالیز
Tolosa et al., 2004	۰/۰۷۲-۰/۹۵۴	GC-MS	دریای خزر - ایران	
Tolosa et al., 2004	۱/۳۴-۷/۷۱۴	GC-MS	دریای خزر - روسیه	
Tolosa et al., 2004	۰/۳۲۰-۳/۱۱	GC-MS	دریای خزر - آذربایجان	
Tolosa et al., 2004	۰/۰۳۵-۰/۶۸۱	GC-MS	دریای خزر - قزاقستان	
تحقیق حاضر، ۱۳۸۹	۰/۷۷-۱/۲۵	HPLC	دریای خزر - ایران	

همانطوریکه در مبحث آب اشاره شد ناحیه غربی خزر جنوبی بدلیل وجود پالایشگاه در این منطقه می‌تواند بر سواحل ایرانی حوزه جنوبی دریای خزر اثر بگذارد (Katunin, 2000 ;Tolosa et al., 2004). نتایج غلظت ترکیبات ۱۶PAHs رسوبات این تحقیق نیز نشان داد نیم خط های ناحیه غربی (آستارا، انزلی و سفید رود) افزایش بالایی را نسبت به دوناحیه مرکزی و شرقی دارا بود که می‌تواند به دلیل حرکت توده آبهای آلوده منطقه باکوی آذربایجان از طریق چرخش سیکلونی به این منطقه باشد. این نتایج با یافته های محقق دیگر (شکل ۴-۱) مشابهت دارد.



شکل ۴-۱: تغییرات TPHs در رسوبات خزر جنوبی در سال ۲۰۰۲ (Tolosa et al., 2004)

این نوع ترکیبات براساس جرم مولکولی و تعداد حلقه‌های بتنزی به دو دسته PAHs با جرم مولکولی کم (≤ 4) و جرم مولکولی بالا (≥ 4 rings) تقسیم می‌شود که ترکیبات دسته اول سمی می‌باشند ولی خاصیت سرطانزایی بالایی ندارند اما دسته دوم دارای خواص سرطانزایی و تومورژنیک متوسط تا قوی می‌باشند. با توجه به این نکته در آب دریا هر دو دسته از PAHs با غلظت کم در تمام ایستگاهها مشاهده گردید ولی در رسوابات PAHs با جرم مولکولی کم دارای غلظت کمتر از دسته دوم می‌باشد. زیرا وجود کفزیان و همچنین میکروارگانیزم‌های پریکاربیوتیک و یوکاربیوتیک در رسوابات سبب تجزیه آن‌ها می‌گردد و غلظت ترکیبات PAHs با جرم مولکولی کم کاهش می‌یابد (Daugalis and McCracken, 2003). علاوه بر تجزیه توسط میکروارگانیزم‌ها عوامل دیگری از قبیل جابجایی و جذب فیزیکی توسط ارگانیزم‌ها هم بر تغییرات غلظتی این ترکیبات اثر می‌گذارد. بر این اساس در اکثر ایستگاهها و فضول غلظت ترکیبات ۲ حلقه‌ای آروماتیک در مقایسه با ترکیبات ۴ و ۵ حلقه‌ای، در رسوابات حوزه جنوبی دریای خزر زیر حد تشخیص دستگاه بوده است.

مقایسه غلظت ترکیبات PAHs در رسوابات سواحل ایرانی دریای خزر را رسوابات دیگر دریاهای نشان می‌دهد که غلظت ترکیبات نفتی در در رسوابات دریای خزر کمتر از سواحل دریای مدیترانه (جدول ۴-۷)، کشورهای فرانسه و اسپانیا، خلیج بربازیل، دریای بالتیک، مصب رودخانه دانوب و دریای سیاه و کمی بیشتر از سواحل دریای سیاه در کشورهای ترکیه، روسیه و اکراین مشاهده بوده است. تفاوت در تردد کشتیها، فعالیت های دریایی و ورودی رودخانه‌های مختلف از عوامل احتمالی کم و زیاد بودن این ترکیبات در دریا های مختلف قید شده است.

جدول ۴-۷: دامنه تغییرات غلظت هیدروکربورهای نفتی آروماتیک (PAHs) در رسوبات نواحی مختلف جهان

منطقه	PAHs ($\mu\text{g/g dw}$)	مرجع
فرانسه، دریای مدیترانه	۰/۰۰۳۶-۶/۹	Baumard <i>et al.</i> , 1998
اسپانیا، دریای مدیترانه	۰/۰۰۱-۸/۴	Baumard <i>et al.</i> , 1998
خلیج کانادا بزرگ	۱/۵۷-۱۸/۴۴	Lima, 1997
دریای بالتیک	۰/۰۱-۱/۸۷	Witt, 1995
مصب رودخانه دانوب	۰/۰۱-۳/۷	Equipe cousteau, 1993
بوسفروس دریای سیاه، ترکیه	۰/۰۱۴-۰/۱۶۸	Readman <i>et al.</i> , 1999
سوچی، دریای سیاه روسیه	۰/۰۵۸-۰/۳۶	Readman <i>et al.</i> , 1999
اوڈسیا دریای سیاه اکراین	۰/۰۶۷-۰/۶۳	Readman <i>et al.</i> , 1999
دریای سیاه	۰/۰۱۲-۳/۴	Wakham, 1996

ترکیبات پلی آروماتیک بر اساس منشاء به دو دسته پتروژئنیک (petrogenic) و پایرولیتیک یا پیروژئنیک تقسیم می شوند (Bixian *et al.*, 2001; Guo *et al.*, 2006). نسبت های مختلف نشان داد که در فصل تابستان منشاء ترکیبات نفتی پتروژئنیک و سوخت نفت خام بوده است اما در فصل زمستان منشاء ترکیبات نفتی بیشتر پایرولیتیک و سوختن چوب، ذغال سنگ و نفت سفید بوده است و نسبت های تشخیصی مجموع دو فصل مشابه فصل زمستان بوده است. نسبت تشخیصی BaP/(BaP+Chy) در فصل تابستان نشان می دهد که در نواحی غربی، مرکزی و شرقی منشاء ترکیبات نفتی پتروژئنیک و مشخصاً "سوخت نفت خام و وسایل نقلیه" بوده است. در فصل زمستان براساس نسبت های تشخیصی مختلف منشاء ترکیبات نفتی در ناحیه غربی هم پتروژئنیک بوده و هم پایرولیتیک و اما در ناحیه های مرکزی و شرقی بیشتر پایرولیتیک بوده است. در سال ۱۳۸۷ در رسوبات سطحی عمق ۱۰ متر در سه فصل بهار، پاییز و زمستان نسبت Pyr/Fluo بیش از یک و نسبت بیش از ۳۵٪ تعیین گردید (واردی و همکاران، ۱۳۹۰) که این نشان می دهد آلدگی این ترکیبات دارای منشاء پتروژئنیک و یا فسیلی می باشد. در صورتیکه در فصل تابستان Pyr/Fluo تنها در نیم خط آستارا کمتر از واحد بوده است که این آلدگی منشاء پیروژئنیک و یا سوختن مواد آلی دارد. از مقایسه فصول مورد بررسی در

می یابیم که در هردو تحقیق منشاء نفتی در تابستان بیشتر پتروژئنیک بوده است اما در فصل زمستان متفاوت بوده

است که میتوان این اختلاف را در تفاوت در عمق نمونه برداری و نسبت های تشخیصی مورد استفاده و همچنین

در روش آنالیز نمونه ها دانست. بطور کلی با مقایسه نسبت های تشخیصی این ترکیبات در آب و رسوبات در می

یابیم که در مناطق مختلف حوزه جنوبی دریای خزر ترکیبات دارای منشاء بیشتر پیرولیتیک می باشد.

مقایسه رسوبات فضول مختلف بر اساس ریسک اکولوژیکی (HQ) نشان میدهد که ترکیبات آروماتیک مقاوم

توان ریسک بیولوژیکی بالایی را برای ارگانیزمهای آبزی داشته اند. بطوریکه از میان ۱۶ ترکیب PAHs فقط

ترکیبات Benz(a)anthracene، Benz (a)anthracene، Fluoranthene دارای HQ بالاتر از واحد داشته اند.

شایان ذکر است که در بافت خوراکی ماهی کپور دریایی خزر ترکیباتی همچون Benzo Chrysene، Fluoranthene

و Benzo(a)pyrene که به عنوان ترکیباتی با ریسک اکولوژیکی بالا میباشد با درصد فراوانی زیاد

مشاهده شده اند.

تجمع غلظت ترکیبات ۱۶PAHs در بافت ماهیان مختلف متفاوت می باشد که این اختلاف به دلایلی از قبیل

زمان معرض گذاری (مدت زمان تماس)، درصد چربی، نوع تغذیه و متابولیسم این ترکیبات در ماهیان وابسته

است (Rose *et al.*, 2012). بطور مثال ماهیان پر چرب نظیر ماهی آزاد خیلی راحتتر از ماهیان کم چرب بد طعم

می شوند زیرا تجمع ترکیبات نفتی در آن بیشتر می باشد (садاتی پور و شریعتی، ۱۳۸۰). نصرالله زاده و همکاران

(۱۳۸۳ الف، ب) گزارش کردند از ۲۰ ماهی آزاد آنالیز شده ۱۲ نمونه (۶۰٪) دارای ترکیبات ۲، ۳ و ۴ حلقه ای

۱۶PAHs بوده است و این روند در ماهی سوف آنالیز شده به ۴ نمونه (۲۰٪) رسیده است. زیرا بالاتر بودن چربی

در ماهی آزاد و نیز تجمع بیشتر ترکیبات ۱۶PAHs در بافت چربی سبب گردیده است تا ترکیبات فوققدر تعداد

بیشتری از ماهی آزاد مشاهده گردد. در سال ۱۳۸۷ از ۱۷ ماهی سفید آنالیز شده ۷ نمونه (۴۲٪) دارای ترکیبات ۴

و ۵ حلقه ای ۱۶PAHs بوده است و این روند در ۱۰ ماهی کفال آنالیز شده به ۳ نمونه (۳۰٪) رسید (واردی و

همکاران، ۱۳۹۱). در تحقیق حاضر از ۲۸ ماهی کپور آنالیز شده ۲۳ نمونه (٪/۸۲) دارای ترکیبات ۳، ۴ و ۵ حلقه

ای ۱۶PAHs بوده است (Pyrene(75%)>Fluoranthene (61%)> B[a]Pry(43%)>Chrysene (36%)). با مقایسه این

گونه ها می توان دریافت که ماهیانی که از کف تغذیه می کنند درصد بیشتری از این ترکیبات با خود دارند.

همچنین نتایج نشان داد که ترکیبات ۴ حلقه ای (دارای بیشترین فراوانی حضور و غلظت در آب و رسوبات) در

این گونه از ماهی دارای بیشترین درصد می باشد این نکته بیانگراین مطلب است که ترکیبات ۴ حلقه ای هم از

طریق آب (توسط برانش) و هم از طریق تغذیه از موجودات کفزی وارد بدن ماهی می شود و در بافت خوراکی

آنها تجمع می یابد. همانطوریکه Neff (۱۹۸۵) نیز در تحقیقات خود عنوان نمود این ترکیبات براحتی توسط

ماهیان و ارگانیزمها ی که در معرض آب، رسوبات و غذا قرار دارند جذب شده و حتی غلظتشان چند برابر بیشتر

نیز می گردد.

مقادیر بدست آمده از میانگین ترکیبات ۱۶PAHs، ۶PAHs و B[a]Pyr در بافت خوراکی ماهی کپور دریای خزر و

مقایسه آن با استاندارد های جهانی از قبیل استاندارد محیط زیست آمریکا (16PAHs EPA)، استاندارد سازمان

بهداشت جهانی (WHO) و استاندارد اروپا (EU) و حد مجازهای دیگر در میابیم که نمونه های ماهی

حاوی ترکیبات PAHs بیش از حد مقادیر استاندارد بوده است (جدول ۴-۸). همچنین در مقایسه با سایر ماهیان

(سفید و کفال) مندرج در جدول ۴-۸ میانگین ۱۶PAHs (EPA) بیشتری داشته اند اما میانگین ۶PAHs (WHO)

کمتری دارا بوده اند.

Neff (۱۹۷۹) و همکاران (۲۰۰۳) تجمع ترکیبات ۳ و ۴ حلقه ای آروماتیک در ماهی را ناشی از منبع

پتروژنیک در منطقه مورد نظر بیان نمودند. در تحقیق حاضر درصد تجمع ترکیبات آروماتیک با وزن پایین و

متوسط (LMW) بیش از ۹۵٪ بوده است که بیانگر آلوده بودن این ماهی به منابع پتروژنیک در نواحی مختلف

حوزه جنوبی دریای خزر می باشد اگرچه این منبع حداقل ۱۵٪ از منشاء آلودگی را در آب شامل گردید.

Anyakora و همکاران (۲۰۰۵) گزارش کردند که ترکیب PyrB[a]Pyr بدلیل خاصیت سرطازایی بسیار شدید بعنوان شاخص آلدگی ترکیبات پلی آروماتیک (PAHs) در محیط زیست مطرح می‌باشد و همچنین Lu و همکاران (۱۹۷۷) و Varanasi و همکاران (۱۹۸۱) گزارش کردند که ترکیب PyrB[a]Pyr با تجمع در ماهیان و کفریان توانایی سمیت در آنها را نیز دارد. نتایج تحقیق حاضر نشان داد که میزان ترکیب PyrB[a]Pyr در ۴۳٪ از بافت خوراکی ماهی کپور بالاتر از حد مجاز بوده است و همچنین با مقایسه سالهای مختلف در می‌یابیمکه فراوانی این ترکیب نسبت به ماهی سفید (۰.۶٪) و کفال (۰.۳٪) در سال ۱۳۸۷ افزایش قابل ملاحظه‌ای داشته است این افزایش را می‌توان در افزایش این ترکیب در محیط آبی و رسوبات جستجو کرد.

جدول ۴-۸: مقایسه استاندارد ۱۶PAHs و B[a]Pyr در بافت ماهیان با تحقیق حاضر در کپور دریایی

مراجع	غذای PAHs در بافت (µg/g,dw)	نوع آنالیز	ترکیبات آروماتیک	
USEPA, 1995	۰/۰۵	16PAHs	GC-MS	U.S. EPA
WHO, 1997	۰/۰۲	6PAHs	GC-MS	WHO
EUHCPDG, 2002	۰/۰۰۰۱-۰/۰۰۱	Individual PAHs	GC-MS	EUHCPDG
EFSA, 2008	۰/۰۰۵	16PAHs	GC-MS	EFSA
Simko, 2002	۰/۰۱۰	B[a]Pyr	GC-MS	FAO/WHO
Official Journal of the European Union, 2006	۰/۰۰۲	B[a]Pyr		EU
نصرالله زاده و همکاران، ۱۳۸۳ (۲۰ نمونه مربوط به سال ۱۳۸۲)	۰/۳۶±۰/۰۸ -	16PAHs 6PAHs	GC-FID	ماهی سوف
نصرالله زاده و همکاران، ۱۳۸۳ (۲۰ نمونه مربوط به سال ۱۳۸۲)	۰/۶۸±۰/۴۸ -	16PAHs 6PAHs	GC-FID	ماهی آزاد
واردی و همکاران، ۱۳۹۰ (۱۷ نمونه مربوط به سال ۱۳۸۷)	۱/۲۶±۰/۵۸ ۱/۳۷±۰/۴۱ >۰/۰۰۸	16PAHs 6PAHs	GC-FID	ماهی سفید
واردی و همکاران، ۱۳۹۰ (۱۰ نمونه مربوط به سال ۱۳۸۷)	۱/۰۱±۰/۶۵ ۲/۱۶±۰/۷۷ >۰/۰۰۸	16PAHs 6PAHs	GC-FID	ماهی کفال
تحقیق حاضر (۲۸ نمونه مربوط به سال ۱۳۸۹)	۲/۱۷±۰/۴۲ ۰/۱۷±۰/۰۵ ۰/۱۲۱±۰/۰۱۷	16PAHs 6PAHs B[a]Pyr	HPLC	ماهی کپور

مقادیر این نوع ترکیبات در بافت‌خوارکی ماهی کپور منطقه ایرانی دریای خزر در تحقیق حاضر همانند ماهیان

سفید و کفال (واردی و همکاران، ۱۳۹۰) و ماهی سوف و آزاد دریای خزر (نصرالله زاده و همکاران، ۱۳۸۳)

بسیار کمتر از ماهیان مناطق کشورهای خلیج فارس بوده است (جدول ۴-۹). فعالیت‌های زیاد کشتیرانی و تردد

کشتی‌های مختلف در خلیج فارس از مهم‌ترین دلایل بالاتر بودن غلظت این ترکیبات نسبت به دریای خزر می‌باشد.

جدول ۴-۹: میزان PAHs در بافت ماهیان کشورهای خلیج فارس سال ۱۹۹۱

کشورها گونه‌ها	تعداد	PAHs در بافت‌های مختلف بر حسب $\mu\text{g/g.dw}$	ماهیچه	کبد
کویت	۱	۲۱	-	-
عربستان سعودی	۱	۷/۶-۲۱	-	۱۱۴-۲۳۹
بحرين	۴	۱/۱-۱۹	-	-
امارت متحده عربی	۱	۹/۲	-	۱۱۱
عمان	۲	۲/۳-۱۹/۷	-	۳۷-۱۹۲

Fowler, *et al.*, 1991

غلظت ترکیبات PAHs در بافت ماهیان مختلف و مناطق مختلف بسته به نوع آلاند متفاوت می باشد. لذا مقادیر این نوع ترکیبات در بافت‌خوارکی ماهی کپور منطقه ایرانی دریای خزر در تحقیق حاضر همانند ماهیان سفید و کفال (واردی و همکاران، ۱۳۹۰) و ماهی سوف و آزاد دریای خزر (نصرالله زاده و همکاران، ۱۳۸۳) کمتر از ماهیان مناطق مختلف دنیا ز قبیل سواحل آمریکا، استرالیا، یمن، ژاپن و نیجریه و کمی بیشتر از ماهیان سواحل مصر گردیده است (جدول ۴-۱۰).

جدول ۴-۱۰: تغییرات میزان PAHs در بافت خوارکی (عضله) ماهیان در کشورهای مختلف جهان

مکان نمونه برداری	غلظت ($\mu\text{g/g.dw}$)	مرجع
Puget sound Maryland	۱۶۰	Landlot <i>et al.</i> , 1987
Port Phillip Bay Australia	۵۵/۷	Nicholson <i>et al.</i> , 1994
Red Sea Coast of Yemen	۴۹/۲	Dou Abulet <i>et al.</i> , 1997
Hiroshima Bay	۰/۲۳-۱۳/۶	Deb <i>et al.</i> , 2000
Soikolo Fishing Settlement (Nigeria)	۶/۷۸	Anyakora <i>et al.</i> , 2005
El-Menofiya governorate (Egypt)	۰/۳۷-۲/۰۱	Nasr <i>et al.</i> , 2010

پیشنهادهای

- بررسی مستمر ترکیبات نفتی آب و رسوبات در لایه ها و اعماق مختلف در حوزه جنوبی دریای خزر
- تعیین غلظت این ترکیبات با دستگاههای دقیق تر (GC-MS) جهت شناسایی تمام ترکیبات آروماتیک استفاده از روشهای نسبت های تشخیصی دقیق تر (نموداری و مثلثی) جهت تعیین منشاء ترکیبات نفتی
- تعیین ترکیبات آلکانهای نرمال جهت مشخص نمودن منشاء ترکیبات نفتی در آب و رسوبات
- بررسی این ترکیبات سمی و سرطانزا در ماهیان مختلف اقتصادی دریای خزر

منابع

- اسماعیلی ساری، عباس.، ۱۳۸۱، آلانده‌ها، بهداشت و استاندارد در محیط زیست، دانشگاه تربیت مدرس.
- بذرافshan. علی اصغر. ۱۳۷۴. بررسی پارامترهای فیزیکوشیمیایی ، آلودگی های نفتی و فلزات سنگین در جنوب شرقی دریای خزر (قبل از حفاری چاههای نفت) پایان نامه کارشناسی ارشد . دانشگاه آزاد اسلامی تهران.
- خسروی، ک.، کارگشا، ک.، ۱۳۸۱، روش جدید اندازه گیری هیدرورکربنهای آروماتیک چند حلقه‌ای در آب با استفاده از برنامه زمانی طول موجی در دستگاه HPLC، اولین سمینار شیمی و محیط زیست ایران، دانشگاه یاسوج، ص ۲۲.
- رستمی خوشباور، ح.ع.، سلطانی، ب.، لالویی، ف.، یلقی، س.، نصراله زاده ساروی، ح.، غلامی پور، س.، نیرانی، م.، مکرمی، ع. ۱۳۸۵. اندازه گیری میزان آلودگی نفتی در آب، رسوبات، کبد، کلیه و عضله ۵ گونه ماهیان خاویاری دریای خزر و بررسی تاثیر این آلودگی ها بر سیستم ایمنی ماهیان خاویاری، مازندران: سازمان مدیریت و برنامه ریزی .
- ساداتی پور، س.م.ت.، شریعتی فیض آبادی، ف.، ۱۳۸۰، آلودگی دریا: ترجمه کتاب آربی، کلارک، ص ۲۱۵.
- عبدالملکی، ش. و غنی نژاد، د. ۱۳۸۶. ره‌آوردن بچه ماهی سفید و نقش آن در باز سازی ذخائر این ماهی در سواحل ایرانی دریای خزر، ماهنامه آبزیان، ۸(۸۶)، ص ۹.
- غیاثوند، ا. ۱۳۸۷. کاربرد آمارو نرم افزار SPSS در تحلیل داده ها. تهران : نشر لویه.
- نصراله زاده ساروی، ح.، رضوانی س.، یونسی پور ح. (الف) ۱۳۸۳. بررسی میزان PAHs در ماهی آزاد دریای خزر، اولین کنگره آبزیان در ایران-تهران. ص ۱۲.

- نصراله زاده ساروی، ح.، رضوانی س.، یونسی پور ح. (ب) ۱۳۸۳. سنجش مواد آلاینده نفتی پلی آروماتیک در ماهیان سوف دریای خزر، دومین کنگره بیولوژی کاربردی-مشهد. ص ۲۵.
- نصراله زاده ساروی، ح.، پورغلام ر.، یونسی پور ح.، مخلوق آ. ۱۳۹۱. بررسی هیدروکربن های پلی آروماتیک (PAHs) در رسوبات و عضله دو نوع ماهی کفال سالینس و سفید دریای خزر. مجله دانشگاه علوم پزشکی مازندران، دوره ۲۲، شماره ۹۴، ۹۰-۷۹.
- واردی، ا.، نصراله زاده ساروی، ح.، نجف پور، ش.، واحدی، ف.، غلامی پور، س.، یونسی پور، ح.، علومی، ی.، طالشیان، ح.، احمد نژاد، ا. ۱۳۹۰. پژوهه بررسی آلاینده های زیست محیطی (فلزات سنگین، هیدرکربورهای نفتی، سورفاکتانت ها و سموم کشاورزی) در سواحل جنوبی دریای خزر. ساری: پژوهشکده اکولوژی دریای خزر، ۸۸-۸۶۰۵-۱۲-۷۶-۲.

- Andrzej, S. and Zdzislaw,E. S. 2005. Polycyclic aromatic hydrocarbons in smoked fish: critical review. *Journal of Food Chemistry*, 91:303-311.
- Anyakora, C., Ogbeche, A.Palmer.P. andCoker,H. 2005. Determination of polynuclear aromatic hydrocarbons in marine samples of Siokolo Fishing Settlement.*Journal of Chromatography A*, 1073:323–330.
- Asha, P. S., Krishnakumar, P. K., Kaladharan, P., Prema, D.Diwakar, K.K. K. Valsalaand, G. andBhat, S. 2010. Heavy metal concentration in sea water, sediment and bivalves off Tuticorin.*Journal of the Marine Biology Association of India*, 52(1): 48–54.
- Aubrey, D.G., Glushko,T.A. andIvanov,V.A. 1994. North Caspian Basin: Environmental status and oil and gas operational issues, Report for Mobil-oil. 650 pages.
- Baek, S.O., Field, R. A. Goldstone, M. E.,Kirk, P.W., Lester,J. N. and Perry,R. 1991. A review of atmospheric polycyclic aromatic hydrocarbons: sources, fate and behavior.*Water, Air, and Soil Pollution*, 60(3-4):279–300.
- Baker, J.M. 1976. Marine ecology and oil pollution. New York: John Wiley & Sons.
- Barron, M. G., Heintz,R. and Rice,S. D. 2004. Relative potency of PAHs and heterocycles as aryl hydrocarbon receptor agonists in fish, *Marine Environmental Research*, 58 (2–5):95–100.
- Baumard, P., Budzinski, H.,Mchin, Q., Garrigues,P., Burgeot,T. and Bellocq, J. 1998. Origin and bioavailability of PAHs in the Mediterranean Sea from mussel and sediment records.*Estuarine, Coastal and Shelf Science*, 47:77-90.
- Belyayeva, V. N., Ivanov,V. P. and Zilanov,V. K. 1998. Scientific bases of sustainable fishery and regional distribution of commercial objects of the Caspian Sea. Moscow. VNIRO.
- Bixian, F., Jiamo, Z., Gan, L., Zheng, M., Yushun,S. and Xingmin, W. 2001. Polycyclic aromatic hydrocarbons in sediments from the Pearl River and estuary, China: spatial and temporal distribution and sources. *Applied Geochemistry*, 16:1429–1445.
- Bluman, A.G.1998. Elementary statistics: a step by step approach. USA :Tom Casson publisher, 3rd edition.
- Boehm, P.D. andFarrington,J.W. 1984. Aspects of the polycyclic aromatic hydrocarbon geochemistry of recent sediments in the Georges Bank region. *Environmental Science and Technology*, 18: 840-845.
- Brain, R.A., Sanderson,H.and Sibley,P.K. 2006. Probabilistic ecological hazard assessment: Evaluating pharmaceutical effects on aquatic higher plants as an example. *Ecotoxicology Environment Safe*, 64:128–135.

- Brooks, K. M. 1995. Polycyclic aromatic hydrocarbon migration from creosote-treated railway ties into ballast and adjacent wetlands. Res. Pap. FPL-RP-617. Madison, WI: U.S. Department of Agriculture, Forest Service, Forest Products Laboratory. http://www.fpl.fs.fed.us/documents/fplrp/fpl_rp617.pdf
- Budzinski, H., Jones, I., Bellocq, J., PierardC. and Garrigues,P. 1997. Evaluation of sediment contamination by polycyclic aromatic hydrocarbons in the Gironde estuary. *Marine Chemistry*, 58: 85–97.
- Cal-EPA (California Environmental Protection Agency) .2005. Air Toxics Hot Spots Program Risk Assessment Guidelines, Part II Technical Support Document for Describing Available Cancer Potency Factors. Office of Environmental Health Hazard Assessment, California Environmental Protection Agency. May.
- Cardellicchio, N., Buccolieri, A., Giandomenico, S., Lopez, L., Pizzulli,F. andSpada,L. 2007. Organic pollutants (PAHs, PCBs) in sediments from the Mar Piccolo in Taranto (Ionian Sea, Southern Italy), *Marin Pollution Bulletin*, 55 (10-12): 451–458.
- CCME (Canadian Council of Ministers of the Environment). 1991. Interim Canadian environmental quality criteria for contaminated sites. CCME, Winnipeg.
- Cheung, K. C., Leung, H. M., Kong, K. Y. and Wong, M. H. 2007. Residual levels of DDTs and PAHs in freshwater and marine fish from Hong Kong markets and their health risk assessment, *Chemosphere*, 66 (3):460–468.
- Chimezie, A. and Herbert, C. 2006. Determination of polynuclear aromatic hydrocarbons (PAHs) in selected water bodies in the Niger Delta. *African Journal of Biotechnology*, 5 (21): 2024-2031.
- Cole, S., Codling, I.D., Parr, W. and Zabel, T. 1999.Guidelines for managing water quality impacts withinUK European marine sites. Prepared by: WRCSwindon Frankland Road Blagrove SwindonWiltshire SN5 8YF, 13-109.
- Daugulis, A.J. and McCracken,C.M. 2003. Microbial degradation of high and low molecular weight polycyclic aromatic hydrocarbons in a two-phase partitioning bioreactor by two strains of *Sphingomonas* sp..*Biotechnology Letters*, 25(17). 1441-1444.
- Deb, S.C., Araki,T. and Fukushima,T. 2000. Polycyclic aromatic hydrocarbons in fish organs. *Marine Pollution Bulletin*, 40(10): 882-885.
- Dou Abul, A. A. Z.,Heba, H. M. A. and Fareed,K. H. 1997. Polynuclear aromatic hydrocarbons in fish from the red sea coast of Yemen. *Hydrobiologia*, 352: 251-262.
- Dumont, H.J. 1998. The Caspian Lake: history, biota, structure, and function. *Limnology and Oceanography*, 43:44–52.
- Efendieva. L. M. and Dzhafarov,F.M. 1993. Ecological problems of the Caspian Sea. *Hydro technology Construction*, 1(27):22-23.
- Equipe Cousteau. 1993. Concentration of chemical pollutants in sediments and mussels along the Danube. In: The Danube...for whom and for what? Equipe Cousteau's final report, Paris, 104-126.
- EUHCPDG (European Union Health and Consumer Product Directorate General), 2002. Polycyclic Aromatic Hydrocarbons—Occurrence in Food, Dietary Exposures and Health Effect.
- European Food Safety Authority (EFSA). 2008. Scientific opinion of the panel on contaminants in the food chain on request from the European Commission on polycyclic aromatic hydrocarbons in food. The EFSA Journal. 724.
- Guo, Z., Lin, T., Zhang, G., Yang Z. and Fang, M. 2006. High-resolution depositional records of polycyclic aromatic hydrocarbons in the central continental shelf mud of the East China Sea. *Environmental Science and Technology*, 40: 5304–5311.
- Hair, J. F., Anderson,R. E. and Tatham,R. L. 1998.*Multivariate Data Analysis*, Prentice Hall, Upper Saddle River, N.J., USA.
- Ivanov, V. P. and Sokolskiy, A. F. 2000. Scientific bases of the protection strategy of Caspian biological resources from oil pollution. Astrakhan, Russia.
- Katunin, D. N. 2000. Ecological and toxicological characteristics of Volga-Caspian basin in the conditions of anthropogenic impact on biological resources and habitat. Fishery studies in the Caspian. Results of scientific research works over 1999. Astrakhan. Caspian Scientific Research Institute of Fishery. Pp 30-44.
- Khairy, M.A., Kolb, M., Mostafa, A.R., EL-Fiky,A. and Bahadir,M. 2009. Risk assessment of polycyclic aromatic hydrocarbons in a Mediterranean semi-enclosed basin affected by human activities (Abu Qir Bay, Egypt). *Journal Hazardous Materials*, 170: 389–397.
- Korotenko, K.A., Mamedov, R.M., Kontar, A.E. and Korotenko,L.A. 2004. Particle tracking method in the approach for prediction of oil slick transport in the sea: modelling oil pollution resulting from river input. *Journal of Marine Systems*, 48:159– 170.

- Landlot, M., Kalman,D., Nevissi, K., Ness,V. and Hafer,F.1987. Potential toxicent exposure among consumers of recreationally caught fish from urban embayments of Puget Sound. Technical NOAA memorandum, Nos oms-33, Maryland, USA.
- Lima, A.L.C. 1997. Geocronologia de hidrocarbonetos poliaromaticos (PAHs): Estudo de caso de Guanabara. Master of Sciences dissertation, PUC, Rio de Janeiro, Brazil.
- Liu, A.,Lang, Y., Xue,L. andLiu,J. 2009. Ecological risk analysis of polycyclic aromatic hydrocarbons (PAHs) in surface sediments from Laizhou Bay, *Environmental Monitoring and Assessment*, 159(1-4): 429-436.
- Lu, P.Y., Metcalf, R.L., Plummer,N. andMandelmP. 1977. The environmental fate of three carcinogens: benzo(a)pyrene, benzidine, vinyl chloride evaluated in laboratory modele cosystems,*Archives of Environmental Contamination and Toxicology* . 6(2-3):129-142.
- Meyer, J., Moore,J., Pawlisz,A., Smorong,E. and Breton,R.L. 2001. Investigation/ Feasibility study (RI/FS): Baseline Ecological Risk Assessment, Mac-Donald Environmental sciences LTd, British.
- MOOPAM. 1999. Manual of oceanographic observations and pollutant analyses methods, Kuwait.
- Nasr, I.N.,Arief, M.H., Abdel-Aleem, A. H. andMalhat,F.M. 2010. Polycyclic Aromatic Hydrocarbons (PAHs) in Aquatic Environment at El Menofiya Governorate, Egypt, *Journal of Applied Sciences Research*, 6(1): 13-21.
- Nasrollahzadeh, H. S. andMalekshomali,M. 2002. Fluctuation of oil pollution in some important ports of the southern of Caspian Sea. In proceedings of 10th International Congress, 24-25 December, 2002, KsapNIRKH: Astarkhan, Russia, 22-25.
- Nasrollahzadeh, H.S., Rezvani, S., Rostami, H. A., Unesipour, H., Laloei, F., Pardakhti, A. R., Zinatizadeh, A.A., Zahed,M.A. and Najafpour,Sh. 2005. Study of the accumulation of petroleum derived polycyclic aromatic hydrocarbons (PAHs) in muscels of two bony fish in the Caspian Sea-Iran. In proceeding of International conference on innovation and technology oceanography and sustainable development, 26-29 Sep. 2005, Kula Lumpur: Malaysia, 34-36.
- Neff, J.M. 1979. Polycyclic aromatic hydrocarbons in the aquatic environment. Sources, fates and biological effects, Applied Science Publishers., London.
- Neff, J.M. 1985. Polycyclic aromatic hydrocarbons, In: Rand G.M. and Petrocelly S.R. (eds), Fandamental Aquatic Toxicology, Taylor and Francis: 416-454.
- Neff, J.M., Stout,S.A. and Gunster,D.G. 2005. Ecological Risk Assessment of Polycyclic Aromatic Hydrocarbons in Sediments: Identifying Sources and Ecological Hazard. *Integrated Environmental Assessment and Management*, 1(1):22-33.
- Neff, J.M. and Stubblefield,W.A. 1995. Chemical and toxicological evaluation of water quality following the Exxon Valdez oil spill. In: Exxon Valdez Oil Spill: Fate and Effects in Alaskan Waters.
- Nicholson, G. j., Theoderopoulos,T. and Fabris,E. J. 1994. Hydrocarbons, Pesticides, PCB and PAH in Port Phillip Bay (victoria) sand flathead. *Marine pollution Bulletin*, 28:115-120.
- NRC (National Research Council). 1992. Environmental Neurotoxicology. National Academy Press, Washington DC.
- NRC (National Research Council), 1985. Oil in the sea: Imputs, fates and effects. Washington, DC: National Academy Press.
- Official Journal of the European Union, 2006. Commission Regulation (EC) No 1881/2006. Maximumlevels for certain contaminants in foodstuffs. Section6: Polycyclic Aromatic Hydrocarbons: 6.1.2.
- OSPAR, 1997. Agreed background/reference concentrations for contaminants in sea water, biota and sediment. Agreed ecotoxicological assessment criteria for trace metals, PCBs, PAHs, TBT and some organochlorine pesticides, OSPAR Commission, meeting document No. OSPAR 97/15/1, Annexes 5 and 6, <http://www.ospar.org>
- Pikkarainen, A.L. 2004. Polycyclic aromatic hydrocarbons in Baltic Sea sediments, *Polycyclic Aromatic Compounds*, 24(4-5): 667-679.
- Potrykus, J., Albalat, A., Pempkowiak,J. and Porte,C. 2003. Content and pattern of organic pollutants (PAHs, PCBs and DDT) in blue mussels (*Mytilus trossulus*) from the southern Baltic Sea. *Oceanologia*, 45: 337–355.
- Prah, F.G. andCarpenter,R. 1983. Polycyclic aromatic hydrocarbon (PAH)-phase associations in Washington coastal sediment. *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 47: 1013-1023.
- Raftery, A.1993. Bayesian model selection in structural equation models. In K. Bollen & J. Long (Eds.), Testing structural equation models (pp. 163-180): Newbury Park, California.
- Readman, J.W., Fillmann,, G., Tolosa, I., Bartocci, J., Villeneuve, J.P., Cattini, C., Coquery, M., Azemard, S., Horvat, M., Wade, T., Daurova, Y., Topping,G. and Mee,L.D. 1999. The Black Sea: A comprehensive

- survey of contamination. Black Sea Environmental Series. Vol. 10, edited by L.D. Mee and G. Topping. UN Publications. New York.
- Readman, J.W., Mantoura,R.F.C. and Rhead,M.M. 1984. The physico-chemical speciation of polycyclic aromatic hydrocarbons (PAHs) in aquatic system. *Fresenius Journal Analytical Chemistry*, 319:126–131.
 - Reyðaral, 2001. Aluminium plant in Reyðarfjörður, Fjarðabyggð, environmental impact assessment. 1st Phase: 240.00-280.000 tpy, 2nd Phase expansion, up to: 360.000–420.000 tpy. Reyðarál hf., Reykjavík, Iceland.
 - Rose, A., Ken, D., Kehinde,O. and Babajide,A. 2012. Bioaccumulation of Polycyclic Aromatic Hydrocarbons in Fish and Invertebrates of Lagos Lagoon, Nigeria. *Journal of Emerging Trends in Engineering and Applied Sciences (JETEAS)*, 3(2): 287-296.
 - Russell, F., Taberski,K., Lamerdin, S., Johnson,E., Clark, R. P., Downing, J. W., Newman,J. and Petreas,M. 1997. Organochlorines and other environmental contaminants in muscle tissues of sportfish collected from San Francisco Bay. *Marine pollution Bulletin*,34: 1058–1071.
 - Simenov, V., Sarbu, C., Massart,D. L. and Tsakovski,S. 2001. Danube River Water Data Modelling by Multivariate Data Analysis.Springer-verlag.*Mikrochim. Acta*, 137: 243-248.
 - Sherret, S.M. 2009. Pollution of petroleum hydrocarbon in the new damietta harbor, Egypt. *Emirate Journal for Engineering Research*, 14(1):65-71.
 - Siapatis, A., Giannoulaki, M., Valavanis, V. D., Palialexis, A., Schismenou, E., Machias A. and Somarakis,S. 2008. Modelling potential habitat of the invasive ctenophore Mnemiopsis leidyi in Aegean Sea. *Hydrobiologia*, 612:281–295.
 - Simko, P. 2002. Determination of Polycyclic aromatic hydrocarbons in smoked meat products and smoke flavouring food additives. *Journal Chromatography B*, 770: 3-18.
 - Solomon, K., Giesy,J. and Jones,P. 2000. Probabilistic risk assessment of agrochemicals in the environment. *Crop Protection*, 19:649–655.
 - Stevenson, J.R., Irz, X. T., Alcalde, R.G., Petit,J. and Morissens, P. 2003. *Coastal aquaculture systems in the Philippines: A Typology of brackish water pond aquaculture systems in the Philippines*. The university of Reading publisher, Philippines.
 - Tolosa, I., De Mora, S., Sheikholeslami, M.R., Villeneuve, J.P., Bartocci,J. and Cattini,C. 2004. Aliphatic and aromatic hydrocarbons in coastal Caspian Sea sediments, *Marine pollution Bulletin*, 48 (1-2):44–60.
 - Tuvikene, A. 1995. Reponses of fish to polycyclic aromatic hydrocarbons (PAHs), Helsinki, *Annales Zoologici Fennic*, 32: 295-302.
 - USEPA, 1989. Volume I. Human Health Evaluation Manual (HHEM) (Part A, Baseline Risk Assessment). Interim Final, Office of Emergency and Remedial Response, Washington, DC, USA, EPA/540/1-89/002. NTIS PB90-15558.
 - USEPA. 1995. Toxicological profile for polycyclic aromatic hydrocarbons. US department of health and human services.
 - Varanasi, U., Stein, J.E., Nishimoto, M., Reichert,W.L. and Collier,T.K. 1987. Chemical carcinogenesis in feral fish: uptake, activation, and detoxication of organic xenobiotics, *Environmental Health Perspectives*, 71:155–170.
 - Viguri, J., Verde,J. and Irabien,A. 2002, Environmental assessment of polycyclic aromatic hydrocarbons (PAHs) in surface sediments of the Santander Bay, Northern Spain, *Chemosphere*, 48 (2), 157–165.
 - Vo-Dinh, T. 1989. Chemical analysis of polycyclic aromatic compounds: A Series of Monographs on Analytical Chemistry and Its Applications (Volume 101), John Wiley & Sons.
 - Wang, Z., Fingas, M., Shu, Y.Y., Sigouin, L., Landriault, M., Lambert, P., Turpin,R., Campagna,P. and Mullin, J. 1999. Quantitative characterization of PAHs in burn residue and soot samples and differentiation of pyrogenic PAHs from petrogenic PAHs—the 1994 Mobile Burn study. *Environmental Science & Technology*, 33: 3100–3109.
 - Wang, L., Yang, Z. Niu,J. and Wang,J. 2009. Characterization, ecological risk assessment and source diagnostics of polycyclic aromatic hydrocarbons in water column of the Yellow River Delta, one of the most plenty biodiversity zones in the world. *Journal of Hazardous Materials*, 169: 460–465.
 - WHO (World Health Organization), 1997. Non-Heterocyclic Polycyclic Aromatic Hydrocarbons, International Programme on Chemical Safety, *Environmental Health Criteria* 202, Geneva.
 - Willett, K. L., Gardinali, P. R., Sericano, J. L., Wade,T. L. and Safe,S. H. 1997. Characterization of the H4IIE rat hepatoma cell bioassay for evaluation of environmental samples containing polynuclear aromatic hydrocarbons (PAHs), *Archives of Environmental Contamination and Toxicology*, 32 (4):442–448, 1997.

- Witt, G. 1995. Polycyclic aromatic hydrocarbons in water and sediment of the Baltic Sea. *Marine Pollution Bulletin*, 31:237-248.
- Wretling, S., Eriksson, A., Eskhult,G. A. and Larson,B. 2010. Polycyclic aromatic hydrocarbons in Swedish smoked meats and fish. *Journal of Food Composition and Analysis*, 23(1): 264-272.
- Zhou, J.L. and Maskoui,K. 2003. Distribution of polycyclic aromatic hydrocarbons in water and surface sediments from Daya Bay, *China Environmental Pollution*, 121: 269–281.

Abstract

This study was conducted to determine 16 Polyaromatic Hydrocarbons (16PAHs) concentrations in water (during four seasons) and surface sediments (during summer and winter) at eight transects (Astara, Anzali, Sefidroud, Tonekabon, Nowshahr, Babolsar, Amirabad and Turkman) in the southern of Caspian Sea in 2010-2011. 94 samples of water and 45 samples of surface sediments were collected at 10, 50 and 100 meters depths. In addition, 28 samples of fish (*Cyprinus Carpio*) were collected during winter and spring. All samples were prepared by Soxhlet and extracting processes and then determined using High Performance Liquid Chromatography (HPLC) instrument.

Results of current study showed that mean concentration and standard error ($\pm SE$) of 16PAHs water were observed 232 (± 77), 1268 (± 808), 538 (± 190) and 151 (± 53) $\mu\text{g/l}$ in spring, summer, fall and winter, respectively. In addition, annual mean contents and standard error ($\pm SE$) of 16PAHs water were registered 24.10 (± 8.12) $\mu\text{g/l}$. The Hazard Quotation (HQs) were calculated more than unit and belong to Benzo(a)pyrene and Dibenzo(a,h)anthracene compounds. Mean concentration and standard error ($\pm SE$) of 16PAHs sediment were observed 0.77 (± 0.23) and 1.21 (± 0.64) $\mu\text{g/g.dw}$ in summer and winter, respectively. Also, the annual mean contents and standard error ($\pm SE$) of surface sediments were observed 0.93 (± 0.33) $\mu\text{g/g.dw}$. The Hazard Quotation (HQs) were calculated more than unit and belong to Fluoranthene, Benzo(a)anthracene, Chrysene and Benzo(a)pyrene. The annual mean contents and standard error ($\pm SE$) of edible tissue of *Cyprinus Carpio* mussels were observed 2.21 (± 0.42) $\mu\text{g/g.dw}$.

Annually, pattern of 16PAH compounds were obtained 10, 70, 12 and 8% for 3,4,5, and 6 rings, respectively. Four ring compounds had high content and percentage and 2 ring was not observed in all samples of water. Also, pattern of 16PAH in surface sediments were obtained 31, 56 and 14% for 3, 4, and 5 rings, respectively. Four ring compounds had high content and percentage and 2 and 6 rings were not observed in all samples of surface sediments during two seasons. Result of Diagnostic Ratios analysis (DRs) of sediments showed that the source of oil compounds were petrogenic and pyrogenic in summer and winter, respectively. Based on DRs in water and sediments were observed oil compounds were either petrogenic or pyrogenic with different percentage in the southern Caspian Sea.

In conclusion, the results revealed that in the some transects the 16PAHs concentrations of water were above the threshold levels and more petrogenic (85%) sources which represented polluted condition in this area. 16PAHs concentrations of sediments were below the threshold levels and conditions for this region were showed unpolluted. Also, the Caspian Sea sediments were classified in Class 2 (Fair). According to results of the evaluation's risks to human health associated with consumption of the mussels containing 16PAHs suggest that there is risk for humans.

Keyword: Oil pollutions; Water; Sediments; Fish; Caspian Sea; Iran

Ministry of Jihad – e – Agriculture
AGRICULTURAL RESEARCH, EDUCATION & EXTENSION ORGANIZATION
IRANIAN FISHERIES RESEARCH ORGANIZATION – Caspian Sea Ecology
Research Center

Project Title : Determination of Oil pollutant (water, sediment and fish) in the southern part of Caspian Sea

Approved Number: 12-76-12-8906-89100

Author: Hassan Nasrollahzadeh Saravi

Project Researcher : Hassan Nasrollahzadeh Saravi

Collaborator(s) : N. Porang, Najafpour Sh., Pourgholam R., Gholamipour S., UlomiY., Firouzkandian Sh., Nasrollahtabar A., Rezaei M., Behrozi Sh., SolaimaniroudiA., Azari A.H., Bagherzadeh F., Ahmadnezhad A., Arabahmadi A.A., Ebrahimzadeh M., Younesipour, H., Mahmudi H.R., Taleshian H., Alavi E. S.

Advisor(s): –

Supervisor: M.Sadeghi rad

Location of execution : Mazandaran province

Date of Beginning : 2011

Period of execution : 1 Year & 8 Months

Publisher : *Iranian Fisheries Research Organization*

Date of publishing : 2014

All Right Reserved . No Part of this Publication May be Reproduced or Transmitted without indicating the Original Reference

**MINISTRY OF JIHAD - E - AGRICULTURE
AGRICULTURAL RESEARCH, EDUCATION & EXTENSION ORGANIZATION
IRANIAN FISHERIES RESEARCH ORGANIZATION - Caspian Sea Ecology Research
Center**

**Project Title :
Determination of Oil pollutant (water, sediment and fish)
in the southern part of Caspian Sea**

Project Researcher :

Hassan Nasrollahzadeh Saravi

**Register NO.
43237**