

## بررسی بقایای آفتکش‌های آلی پایدار در رسوبات تالاب بین‌المللی انزلی، ایران

اسلام جاودان‌خرد<sup>۱</sup>، عباس اسماعیلی ساری<sup>۲</sup>، نادر بهرامی‌فر<sup>۳</sup>

۱-دانش آموخته کارشناسی ارشد محیط زیست، دانشکده منابع طبیعی و علوم دریایی، دانشگاه تربیت مدرس، نور  
۲-استاد، دانشکده منابع طبیعی و علوم دریایی، دانشگاه تربیت مدرس، نور  
abbasesmailisari@yahoo.com  
۳-استادیار، گروه شیمی، دانشگاه پیام نور، واحد ساری  
nbahramifar@yahoo.com  
تاریخ دریافت: ۸۸/۸/۱۸ تاریخ پذیرش: ۸۹/۱/۱۴

### چکیده

تالاب انزلی یکی از بوم سازگان مهم آبی در ایران است که در جنوب دریای خزر قرار دارد و زیستگاه ماهیان، آبزیان و پرندگان با ارزشی است که از ابعاد اکولوژیک و اقتصادی درخور توجهند. یکی از آلاینده‌های موجود در این تالاب ترکیبات آلی پایدار هستند، این سوموم با گسترش وسیع در محیط زیست به عنوان یکی از مشکلات آلودگی جهانی شناخته می‌شوند که به علت حلالیت بالا در چربی و پایداریشان در محیط زیست می‌توانند در بدن موجودات زنده تجمع یابند و از طریق زنجیره غذایی انتقال پیدا کنند. در این مطالعه یک گروه مهم از این ترکیبات شامل آفتکش‌های آلی کلره (OCPs) در زمستان ۱۳۸۶ و بهار ۸۷ در رسوبات تالاب انزلی شدند. غلظت ترکیبات هگزاکلروسیکلوهگزان، سیکلودین‌ها، ترکیبات ددت و هگزاکلروبنزن به ترتیب در زمستان، ۱/۴۳-۸/۵۱ ng/g dw، nd-۵/۰.۸ ng/g dw، ۱/۱۷-۴/۲۱ ng/g dw، ۰/۰۶-۰/۰۰ و در بهار ۱/۰۸-۴/۷۸ ng/g dw، ۱/۲۷-۵/۹۷، ۱/۱۵-۹/۹۲ ng/g dw، ۰/۰۶-۰/۳۸ ng/g dw، ۰/۰۷-۲/۱۲ ng/g dw، ۰/۰۴-۱/۹۶ ng/g dw، ۰/۰۴-۲/۵۸ ng/g dw بیشتر از نمونه‌های زمستان است. همچنین تفاوت معنی‌داری بین ایستگاه‌های تالاب به وجود آمد ( $P < 0/05$ ).

### کلید واژه

آلاینده‌های آلی پایدار، آفتکش‌های آلی کلره، رسوب، تالاب انزلی

### سرآغاز

ترکیبات آلی کلره به عنوان آلاینده‌های آلی در محیط شناخته می‌شوند که شامل آفتکش‌های آلی کلره<sup>۲</sup> (OCPs) و بی‌فنیل‌های پلی‌کلره<sup>۳</sup> (PCBs) هستند (Smith and Gangolli, 2002). ترکیبات بی‌فنیل‌های پلی‌کلره که به اختصار PCBs نامیده می‌شوند، گروهی از مواد شیمیایی آلی سنتزی‌اند که میزان کلره شدن در این ترکیبات حدود ۲۱ تا ۶۸ درصد است (واکر، ۱۳۸۱). در میان ۲۰۹ ترکیب PCBs که تفاوت آنها بر حسب تعداد اتم کلر (۱ تا ۱۰ اتم کلر) و نحود جایگزینی بر روی حلقه بنزنی بی‌فنیل است، هفت ترکیب آن شامل ایزومرهای شماره ۲۸، ۵۲، ۱۰۱، ۱۱۸، ۱۳۸، ۱۵۳، ۱۸۰ به عنوان شاخص‌های آلودگی PCBs در دریاهای، تالاب‌ها و

آلاینده‌های آلی پایدار که به اختصار<sup>۱</sup> POPs خوانده می‌شوند ترکیباتی با گسترش وسیع در محیط زیست هستند که به منزله یکی از مشکلات آلودگی جهانی شناخته می‌شوند. این ترکیبات به علت خواص آبگریزی و حلالیت بالا در چربی و پایداری‌شان در محیط می‌توانند در بدن موجودات زنده تجمع یافته و از طریق زنجیره غذایی انتقال پیدا کنند (Corsolini, et al., 2005). میزان باقیمانده این ترکیبات در بدن موجودات زنده با موقعیت قرار گرفتن جانوران در زنجیره غذایی و نوع زیستگاه آنها ارتباط دارد (واکر، zhou,et al., 2007) به طور کلی دو دسته اصلی از

کیلومترمربع در ۳۷ درجه و ۲۸ دقیقه عرض شمالی و ۴۹ درجه و ۲۵ دقیقه طول شرقی در جنوب دریای خزر در استان گیلان واقع شده است، از شمال به دریای خزر، از شرق به روستای پیر بازار، از غرب به کپورچال و آبکنار و از طرف جنوب به شهرستان صومعه‌سرا و قسمتی از شهرستان رشت محدود می‌شود، تالاب انزلی مهم‌ترین زایشگاه جنوبی ماهیان دریای خزر است (یگانه موسوی، ۱۳۸۱) و بزرگترین حوزه آب شیرین در جنوب دریای خزر محسوب می‌شود که به دلیل هم‌جواری با شهر انزلی به همین نام خوانده شده است (سرتاج و همکاران، ۱۳۸۴). تنوع گونه‌های جانوری شامل آبزیان، پرندگان، خزندگان، دوزیستان و پستانداران حاشیه تالاب نشانه اهمیت تالاب است.

این تالاب دارای چهار حوضچه مشخص (شرقی، غربی، مرکزی و سیاه کشیم) است (پیغمبری، ۱۳۷۳). در بخش شرقی بهعلت پراکندگی و گسترش صنایع و فعالیت‌های کشاورزی، مواد آلاینده زیادی وارد تالاب می‌شود و از لحاظ آلودگی در وضعیت بحرانی قرار دارد.

در بخش سیاه کشیم فعالیت‌های صنایع کمتر ولی فعالیت‌های کشاورزی زیاد است و یکی از دو بخش حفاظت شده تالاب است (بخش حفاظتی دیگر پناهگاه حیات وحش سرخانکل در مرکز تالاب است). بخش مرکزی متأثر از پساب‌های کشاورزی و پساب‌های پراکنده شهری و روستایی است و حد واسطه دو بخش قبلی است که بدليل تردد قایق‌ها دچار صدمات محیط زیستی جدی شده است. بخش غربی تالاب تنها بخشی است که فعالیت‌های صنعتی و کشاورزی پراکنش چنانی ندارند (منوری، ۱۳۶۹). این تالاب هم اکنون بدليل آلودگی زیاد در لیست تالاب‌های در خطر جهانی یا تالاب‌های مونتو قرار دارد. گسترش شهرها و افزایش روز افزون تراکم انسانی در کرانه‌های تالاب انزلی، فقدان وجود سیستم تصفیه فاضلاب و سرازیر شدن فاضلاب‌های خانگی، صنعتی و کشاورزی از شهرهای اطراف به درون این تالاب، حیات تالاب انزلی و موجودات آن را بشدت به خطر انداخته است (پیغمبری، ۱۳۷۳). از آنجایی که تالاب انزلی در زندگی روزمره مردم حواشی آن اثر اجتماعی-اقتصادی دارد و بنابراین بررسی میزان آلودگی آن از جنبه اکولوژیکی و حفظ تنوع زیستی بسیار اهمیت دارد (قهرمان، ۱۳۷۳). هدف از این تحقیق: ۱- بررسی میزان آفتکش‌های آلی کلره (OCPs) در رسوبات تالاب ۲- مقایسه بخش‌های مختلف تالاب از نظر میزان این آلاینده‌هاست.

مناطق ساحلی مطالعه قرار می‌شند (اسماعیلی ساری، ۱۳۸۱). (Coelhan, et al., 2006)

آفتکش‌های آلی کلره شامل ددت و متاکولویت‌های آن، هگزاکلروسیکلوهگزان و ایزومرهای آن (alfa، بتا و گاما)، هگزاکلورو بنزن و حشره‌کش‌های سیکلودین (دیلدرین و آلدین و غیره) هستند (واکر، ۱۳۸۱). به طور کلی غلظت ددت و متاکولویت‌های آن می‌تواند از طریق سطوح غذایی متوالی تا ۱۰۰۰ برابر افزایش پیدا کند (Yuan, et al., 2004). باعث افزایش تلفات و کاهش چشمگیر در تعداد و حجم تخمک‌ها و به وجود آوردن نوزادان کم بنیه است (مخیر، ۱۳۸۱). با تخلیه ترکیبات آلاینده‌های آلی پایدار به محیط‌های آبی، معمولاً این ترکیبات در سه فاز آب، رسوبات و موجودات آبزی پراکنده می‌شوند (Pandit, et al., 2006). سه راه اصلی انتقال این ترکیبات به بدن انسان از طریق جذب پوستی، تنفس و بخصوص خوردن غذاهای آلوده است (Binelli, and Provini, 2004; Schlummer, 1998). دو راه اول تقريباً کمتر از ۱۰ درصد جذب را تشکیل می‌دهند و بیش از ۹۰ درصد جذب از طریق رژیم غذایی است که در حدود ۹۰ درصد جذب از طریق رژیم غذایی را نیز غذاهای حیوانی تشکیل می‌دهند (Binelli and Provini, 2004).

رسوبات یکی از مهم‌ترین مکان‌ها برای تهنشست این سوموم در محیط‌های آبی هستند (Voorspoels, et al., 2004). مطالعه رسوبات به عنوان یکی از مهم‌ترین راهها برای ورود این سوموم به بدن ارگانیزم‌های آبزی، به خصوص برای موجوداتی که در رسوبات زندگی می‌کنند و به آن وابسته‌اند ضروری است (Pruell, et al., 1993). همچنین پروفیل رسوبات تاریخ‌دار می‌توانند برای تخمین تاریخ تهنشی می‌دانند که با منابع انسانی و طبیعی ایجاد شده‌اند، به کار روند (Fox, et al., 2001). به علاوه تجزیه و تحلیل این سوموم اطلاعات زیادی را درباره منابع تولید این سوموم نشان می‌دهد (Guas, et al., 2001).

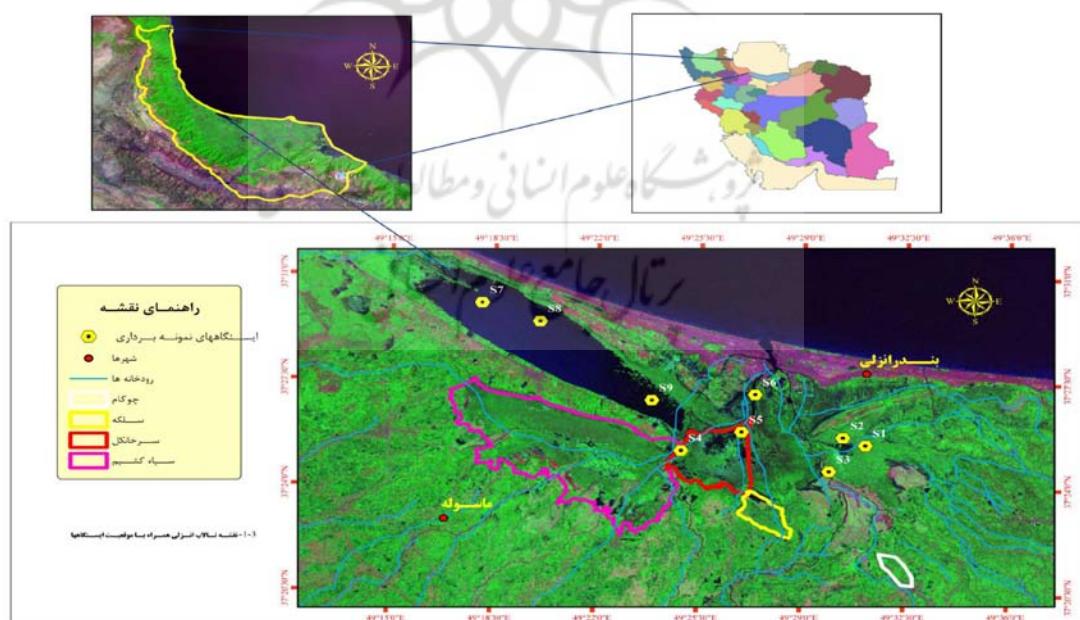
با توجه به حجم بالای فعالیت‌های کشاورزی در شمال کشور و مصرف ۶۰ درصد کل آفتکش‌های کشور به نظر می‌رسد، پایش و ارزیابی اکوسیستم‌های این ناحیه برای مشخص شدن درجه سلامتی و بررسی خطر آلودگی در موجودات آنها ضروری است (Heidari, 2003). تالاب انزلی یکی از ۱۰ تالاب ارزشمند جهان بوده که جزء ۲۲ تالاب بین‌المللی ایران است که از سال ۱۳۵۴ تحت پوشش کنوانسیون رامسر قرار دارد، این تالاب با مساحتی بالغ بر ۱۹۳

شده و در قالب مطالعه‌ای در باره بررسی سوموم و PCDs OCPs با یکدیگر، و همچنین مقایسه فصلی سوموم و مقایسه مناطق مختلف تالاب با یکدیگر است هر یک از این موارد یاد شده در تحقیقات خارجی به طور جداگانه بررسی شده است ولی در این تحقیق در قالب پژوهشی خاص انجام گرفته است.

### روش تجزیه و تحلیل آماری

تجزیه و تحلیل آماری با وجود نرم افزار SPSS version 11.5) انجام شد. بررسی تعیت داده‌ها از توزیع نرمال با آزمون Kolmogrov-Smirnov ایستگاهها در صورت نرمال بودن داده‌ها از تجزیه و تحلیل واریانس یک‌طرفه (One-way ANOVA) استفاده شد، در این حالت چنانچه واریانس داده‌ها همگن بود، از آزمون‌های Duncan و در غیر این صورت آزمون Dunnett-T3 استفاده شد.

در مواردی که داده‌ها نرمال نبودند، یا امکان نرمال کردن آنها وجود نداشت، برای مقایسه کلی داده‌ها، آزمون ناپارامتریک Kruskal-Wallis مورد استفاده قرار گرفت و برای مقایسه میانگین‌ها از آزمون من‌ویتنی یو استفاده شد و برای مقایسه تفاوت آلدگی تالاب در دو فصل از آزمون  $t$ -جفتی استفاده شد.



شکل شماره (۱): موقعیت جغرافیایی ایستگاه‌های نمونه برداری در تالاب انزلی

شده و در معرض هوا خشک شدند، در مرحله بعد با استفاده از هاون به صورت پودر در آمد و بعد ۱۵ ng استاندارد داخلی PCB143 به ۱۰/۰۰۰ گرم از رسوبات پودر شده اضافه کرده و با ۷۵ میلی لیتر از

### مواد و روشها

#### روش نمونه‌برداری

در این تحقیق ۹ ایستگاه (شماره‌های ۱ تا ۳ در منطقه شرق، ۳ تا ۶ در مرکز و ۶ تا ۹ در منطقه غرب) در کل تالاب مشخص شد (انتخاب ایستگاه‌ها به‌منظور پایش کامل تالاب به این صورت بود که، هر یک از مناطق شرق، مرکز و غرب تالاب با استفاده از GPS به سه قسمت مساوی تقسیم و در هر یک از قسمت‌ها یک ایستگاه انتخاب شد که البته عوامل دیگری مانند موقعیت ایستگاه‌ها نسبت به منابع آلاینده انسانی و صنعتی هم در انتخاب آنها و فواصل شان از همدیگر مؤثر بوده است). نمونه‌برداری رسوبات سطحی از عمق ۵cm با استفاده از دستگاه نمونه‌برداری گرب انجام شد و از هر ایستگاه ۳ نمونه رسوب برداشته و داخل ظرف شیشه به آزمایشگاه منتقل شدند. در شکل شماره (۱) موقعیت جغرافیایی ایستگاه‌های نمونه‌برداری نشان داده شده است. تفاوت این تحقیق با کارهای انجام شده داخلی و خارجی این است که، در ایران تا زمان انجام این تحقیق طبق بررسی‌های انجام گرفته کار مشابهی یا انجام نشده و اگر هم احیاناً انجام شده در مورد رسوبات و بر روی تالاب‌ها انجام نشده و این تحقیق مشابه چند کار خارجی است که در هم ادغام

### آماده سازی نمونه‌ها

نمونه‌ها بعد از انتقال به آزمایشگاه در دمای  $20^{\circ}\text{C}$ -تا قبل از تجزیه و تحلیل نگهداری شدند. سپس با الک ۶۳ میکرو متر الک

۰/۰۶-۰/۳۵ ng/g dw و ۱/۴۳-۸/۵۱ nd و ۱/۱۷ ۵/۰۸، هستند.

همچنین میزان ترکیبات هگزاکلروسیکلوهگزان، سیکلودین‌ها، ترکیبات ددت و هگزاکلروبنتن در بهار به ترتیب، dw ng/g ۴/۷۸ و ng/g ۲/۱۴-۹/۹۲ و ng/g ۱/۲۷-۵/۹۷ و ng/g ۰/۰۸-۰/۳۸ هستند.

در بین متabolیت‌های هگزاکلرو سیکلوهگزان در نمونه‌های زمستان،  $\beta$ -HCH با محدوده غلظت ۰/۴۷-۲/۱۲ ng/g dw بیشترین میزان و متabolیت  $\alpha$ -HCH با غلظت -۰/۲۹ ng/g dw، کمترین میزان، در بین سیکلودین‌ها ایزومرهای اندوسولفان، به ترتیب با غلظت dw ng/g ۱/۷ nd بیشترین میزان و آلدرين با محدوده غلظت ۶/۰ ng/g dw nd-۰/۰۶ کمترین میزان را دارا هستند.

همچنین در بین ۵ ایزومر ددت، ایزومر p,p'-DDE با غلظت ۱/۴۳-۳/۴۷ ng/g dw در نمونه‌های رسوب ترکیبی است که بیشترین میزان را دارد و کمترین میزان را هم ایزومر o,p'-DDT با غلظت dw ng/g ۰/۳۶ nd-۰/۰۶ دارد.

در نمونه‌های فصل بهار در بین متabolیت‌های هگزاکلروسیکلوهگزان متabolیت  $\alpha$ -HCH با محدوده غلظت ng/g ۰/۴۶-۲/۵۸ dw بیشترین میزان و متabolیت  $\beta$ -HCH با غلظت ۰/۰۱۷-۰/۰۹۲ ng/g dw، کمترین میزان، در بین سیکلودین‌ها ایزومر اندوسولفان، به ترتیب با محدوده غلظت ۰/۰۴-۰/۰۹۶ ng/g dw، بیشترین میزان و آلدرين با محدوده غلظت ۰/۰۶-۰/۰۶۸ ng/g dw nd-۰/۰۶۸ ng/g dw، کمترین میزان را داراست.

همچنین در بین ۵ ایزومر ددت، ایزومر p,p'-DDE با محدوده غلظت dw ng/g ۰/۰۷۸-۰/۰۳۲ در نمونه‌های رسوب ترکیبی است که بیشترین میزان را دارد و کمترین میزان را ایزومر o,p'-DDE با غلظت ۰/۰۱۱ ng/g dw-۰/۰۵۶ دارد.

### مقایسه ترکیبات OCPs در بین ایستگاهها

با توجه به نمودارهای شماره (۳) و (۴) تفاوت معنی‌داری بین ایستگاهها از نظر آلاینده‌های مورد بررسی وجود دارد و ایستگاههای شماره ۲ و ۳ واقع در منطقه شرق و بعد از این دو، ایستگاه ۶ در مرکز دارای بیشترین میزان و ایستگاههای شماره ۷ و ۹ در غرب دارای کمترین میزان از آلاینده‌های HCHs، cyclodiene DDTs و HCB بودند.

مخلوط حلال‌های نرمال هگزان و استون به نسبت ۱:۳ به مدت ۴ ساعت عمل سوکسله انجام شد. سپس محلول استخراج شده با دستگاه تبخیر کننده دوار<sup>۳</sup> و گاز بی‌اثر نیتروژن به مدت چند دقیقه تغییض شد.

محلول استخراجی تقلیل شده برای تمیزسازی<sup>۵</sup> از داخل ستون حاوی ۸ گرم سیلیکاژل اسیدی شده و پودر مس عور داده شد و با ۲۵ میلی لیتر حلال‌های نرمال هگزان و دی‌کلرومتان شسته شد. با دیگر محلول جمع‌آوری شده با گاز نیتروژن خشک شد و ۱۰۰ میکرولیتر نرمال اکتان به آن اضافه کرده و یک میکرو لیتر از آن به دستگاه کروماتوگرافی گازی<sup>۶</sup> (GC) تزریق شد، Guzella, et al., (2005).

### جزء و تحلیل نمونه‌ها

شناسایی و اندازه‌گیری بقاوی‌ای آفت‌کش‌ها و ترکیبات بی‌فنیل‌های پلی‌کلری در نمونه‌ها به‌وسیله دستگاه کروماتوگرافی گازی مدل ۱۰۰۰، ساخت شرکت DANI (ایتالیا) مجهز به ستون کاپیلاری Optima5 به طول ۶۰ متر، قطر داخلی ۰/۲۵ mm و ضخامت فیلم ۰/۰۲۵ μm و آشکارساز بسیار حساس رایانه‌ای الکترون (ECD) انجام شد.<sup>۷</sup>

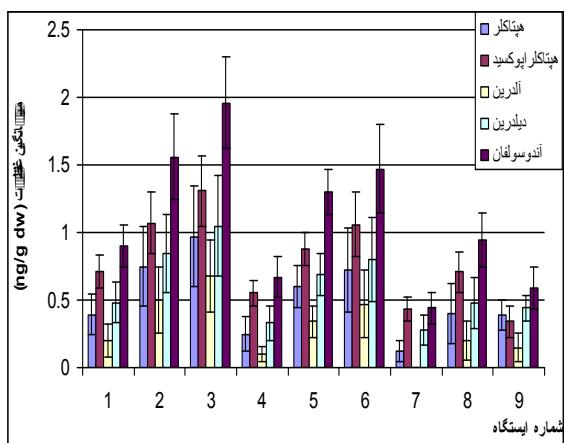
دماهای محل تزریق<sup>۸</sup> و آشکارساز<sup>۹</sup> به ترتیب بر روی ۲۵۰ و ۳۰۰ درجه سانتیگراد تنظیم شدند. شناسایی سومون و ترکیبات آلی کلری و بی‌فنیل‌های پلی‌کلری موجود در نمونه‌ها از طریق مقایسه زمان بازداری پیک‌های مشاهده شده در کروماتوگرام حاصل از نمونه به کروماتوگرام حاصل از تزریق محلول‌های استاندارد انجام شد و از نسبت سطح زیر پیک نمونه به سطح زیر پیک استاندارد داخلی به عنوان پاسخ تجزیه‌ای برای محاسبه غلظت استفاده شد.

### کنترل کیفی<sup>۱۰</sup>

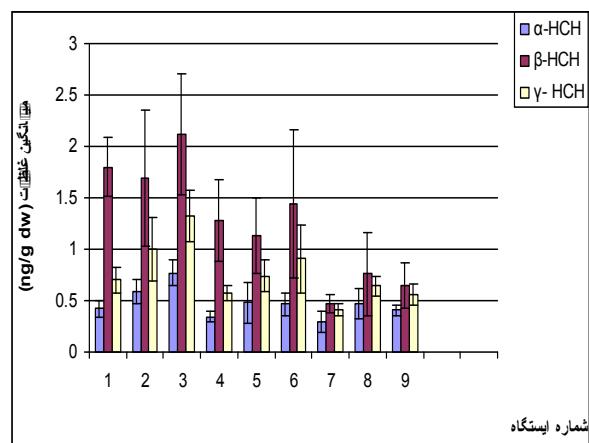
حد تشخیص OCPs<sup>۱۱</sup> در این روش برای نمونه‌های رسوب، بین ۰/۰۵ و ۰/۰۶ ng/g dw بود. همچنین درصد انحراف نسبی<sup>۱۲</sup> برای OCPs بین ۰/۵۷۹ و ۰/۱۴۸۱ درصد بود و این که درصد بازیابی<sup>۱۳</sup> در این روش برای OCPs بین ۰/۷۳ و ۰/۹۹/۸۳ بود.

### نتایج (بررسی ترکیبات آلی کلری OCPs) در نمونه‌ها

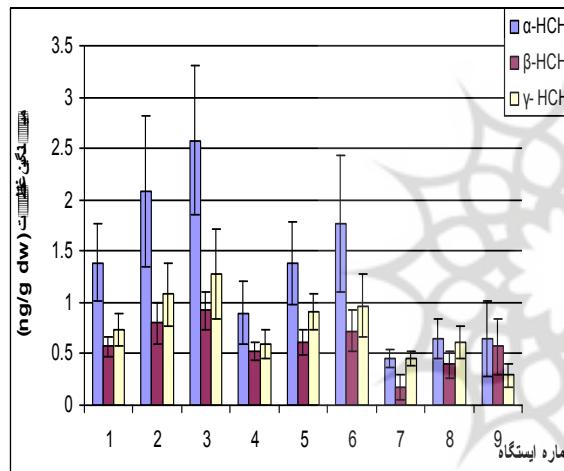
نمودارهای شماره (۱-۴) میزان غلظت هر یک ترکیبات آلی کلردار را نشان می‌دهند. به طور کلی میزان ترکیبات هگزاکلروسیکلوهگزان<sup>۱۴</sup>، سیکلودین‌ها<sup>۱۵</sup>، ترکیبات ددت<sup>۱۶</sup> و هگزاکلروبنتن<sup>۱۷</sup> در زمستان به ترتیب، dw ng/g ۰/۴۲۱ و



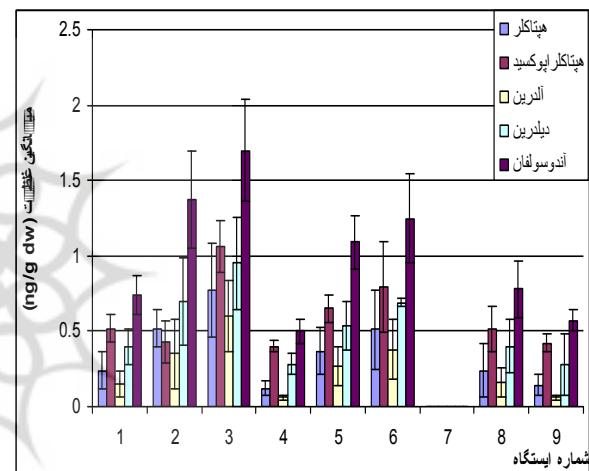
(a)



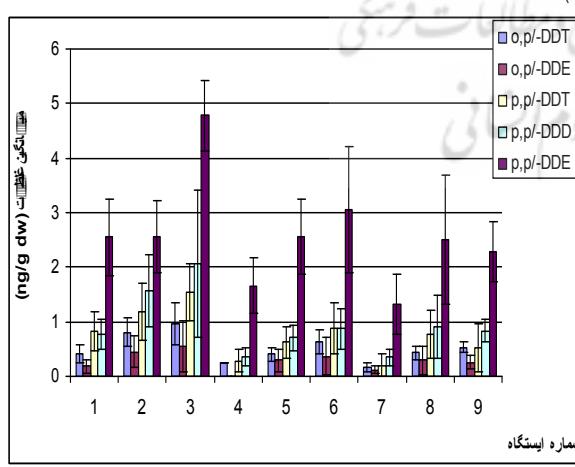
(a)



(b)



(b)

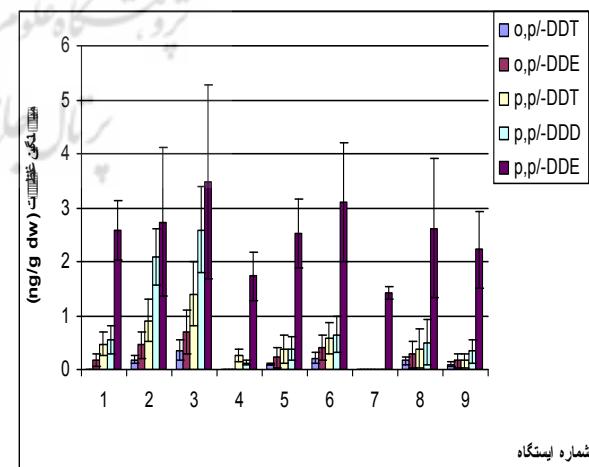


(c)

### نمودار شماره (۲): غلظت ایزومرهای OCPs در نمونه‌های رسوب تالاب اندیزی در فصل بهار

ترکیبات هگزاکلروسیکلوهگزان (a)، سیکلودین‌ها (b)، سیکلودین‌ها (c)، ترکیبات ددت

(انحراف معیار ± میانگین)

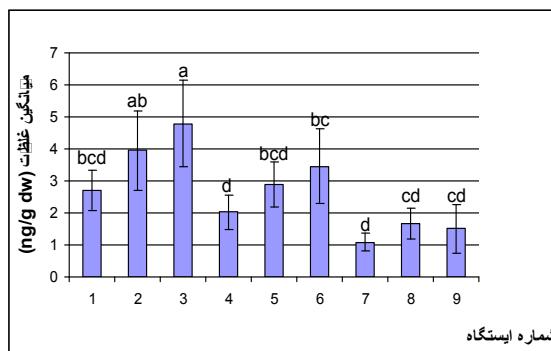


(c)

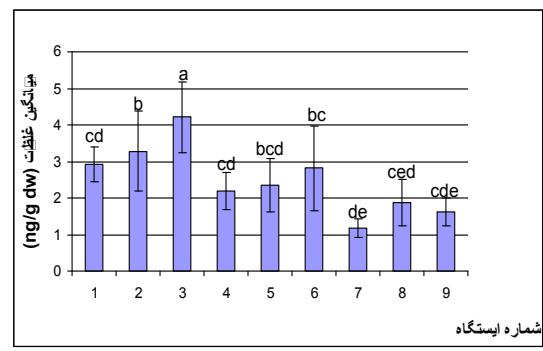
### نمودار شماره (۱): غلظت ایزومرهای OCPs در نمونه‌های رسوب تالاب اندیزی در فصل زمستان

ترکیبات هگزاکلروسیکلوهگزان (a)، سیکلودین‌ها (b)، ترکیبات ددت (c) (انحراف

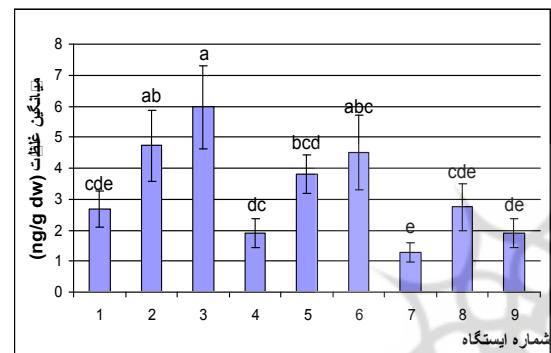
معیار ± میانگین)



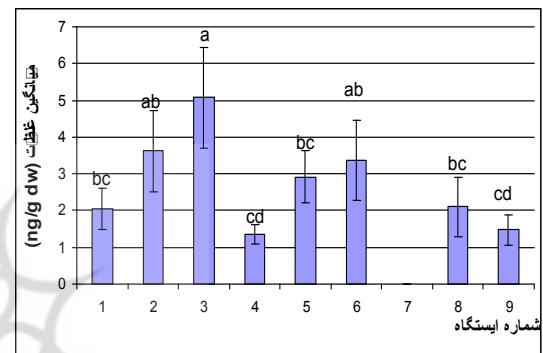
(a)



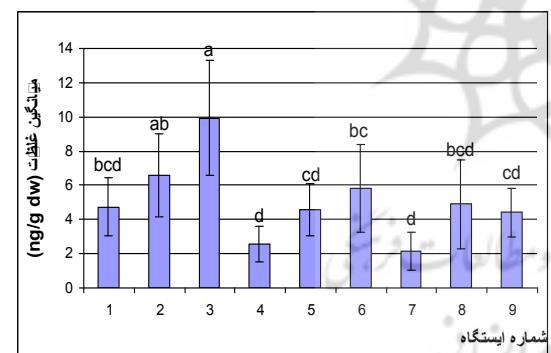
(a)



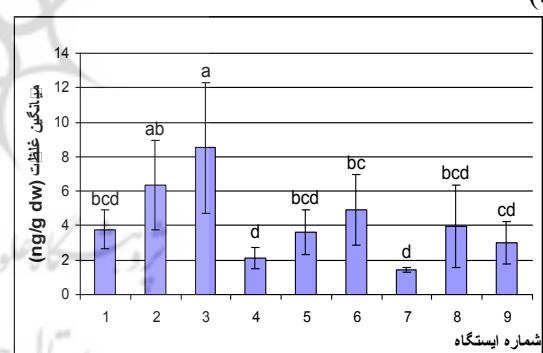
(b)



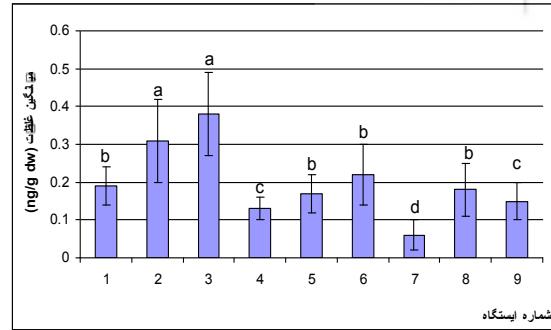
(b)



(c)



(c)



(d)

نمودار شماره (۴): تفاوت بین ایستگاهها از نظر آلاینده‌های موجود در نمونه‌های رسوب در بهار  
(a) HCHs، (b) Σcyclodiene، (c) DDTs و (d) HCB (حروف غیر یکسان نشان‌دهنده تفاوت معنی‌دار بین ایستگاه‌های است) ( $P < 0.05$ )

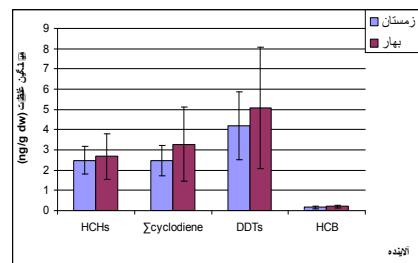
(d) نمودار شماره (۳): تفاوت بین ایستگاهها از نظر آلاینده‌های موجود در نمونه‌های رسوب در زمستان

(a) HCHs، (b) Σcyclodiene، (c) DDTs و (d) HCB (حروف غیر یکسان نشان‌دهنده تفاوت معنی‌دار بین ایستگاه‌های است) ( $P < 0.05$ )

آلدرین در محیط خیلی سریع تغییر شکل داده و به دیلدرین که حالت سمی بسیار بالایی دارد، تبدیل می‌شود (Falandysz, et al., 1998). بهنظر می‌رسد بالاتر بودن ایزومر دیلدرین نسبت به آلدرین در نمونه‌ها بدلیل مصرف آلدرین در گذشته بوده که تبدیل به دیلدرین شده است. با نگاهی به نمودارها مشاهده می‌شود در تمام نمونه‌های رسوب در هر دو فصل، میزان ایزومرهای o,p'-DDT، p,p'-DDT و p,p'-DDE از ایزومرهای o,p'-DDT کمتر است. در توجیه این مطلب می‌توان گفت که در مجموع نسبت ایزومر o,p'-DDT به کار رود (Li, et al., 2007) می‌تواند برای ارزیابی منابع DDT به کار رود (Wei, et al., 2008). پایین بودن این نسبت، میان این موضوع است که منشأ DDT در این منطقه مصرف صنعتی است، یا این سم همراه دیگر تولیدات وارد محیط شده است (Wei, et al., 2008). درباره علت پیشتر بودن p,p'-DDE در بین ایزومرهای DDTs در هر دو فصل می‌توان گفت که بهطور کلی هنگامی که o,p'-DDT با p,p'-DDT میکروارگانیزم‌ها تحت شرایط هوایی تجزیه می‌شوند ایزومر -p,p'-DDE، و وقتی تحت شرایط بیهوایی تجزیه می‌شود ایزومر -p,p'-DDD مهم‌ترین ترکیبی است که به دست می‌آیند به طوری که نسبت p,p'-DDD / p,p'-DDE می‌تواند به عنوان شاخصی برای تغییر شکل DDT تحت شرایط اکسایش-کاهش متفاوت استفاده شود (Zhang, et al., 2005). در این تحقیق این نسبت برای نمونه‌های رسوب در دو فصل بین ۱۳/۳۰- ۱/۳۰ بود، پس وجود شرایط هوایی برای تجزیه DDT می‌تواند دلیل زیاد بودن ایزومر p,p'-DDE در این تالاب باشد. از دیگر دلایل این موضوع این است که مهم‌ترین ترکیبی که از کلرداپی دارند است (Pereira, et al., 1996; Dannenberger & Lerz, 1996) مطلب دیگری را که در توجیه زیاد بودن ایزومر p,p'-DDE می‌توان گفت این است که وجود تنوع گونه‌ای زیاد و متفاوت کفزی عامل مهمی است که می‌تواند فرایند تجزیه زیستی را سرعت بخشد (Pandiet, et al., 2001) و در نتیجه میزان ایزومر p,p'-DDE زیادتر شود. اما در نمونه‌های شماره ۳ و ۴ می‌توان مشاهده کرد که بین ایستگاههای نمونه‌برداری شده تفاوت معنی‌داری از نظر میزان آلانینهای مورد بررسی وجود دارد. طبق گزارش سازمان کشاورزی استان گیلان، حدود ۳۲ درصد (حدود ۲۱۷۴۰/۸۵ هکتار) از کل محصولات زراعی، باغی و شالی استان در سه شهرستان رشت، صومعه سرا و انزلی که در اطراف

### مقایسه فصلی ترکیبات آلی کلر (OCPs) در نمونه‌ها

شکل شماره (۵) نشان می‌دهد که در هر دو فصل بیشترین غلظت را ترکیبات D.D.T و کمترین غلظت را ترکیب هگزاکلروبنزن دارد، و از طرفی در بهار غلظت تمام سوم نسبت به زمستان افزایش پیدا کرده است.



نمودار شماره (۵): مقایسه فصلی آلانینهای آلی کلردار در نمونه‌های رسوب تالاب بین‌المللی انزلی

### بحث

بر اساس این مطالعه در بین سه ایزومر HCHs در زمستان ایزومر بتا و در بهار ایزومر آلفا بیشترین میزان را دارد. هستند که در باره آن می‌توان گفت به طور کلی در ترکیب HCHs صنعتی که یک آفتکش است. ایزومر α-HCH بیشترین میزان و β-HCH بیشترین میزان را دارد (Zhang, et al., 2003). بنابراین به نظر می‌رسد در بهار به دلیل مصرف این آفتکش، ایزومر α-HCH در زمستان به دلیل تبدیل ایزومرهای آلفا و گاما به ایزومر بتا می‌شود (Wu, et al., 1999). از دیگر دلایل وجود میزان بالای ایزومر β-HCH در زمستان فشار بخار و تجزیه پذیری پایین آن در مقایسه با دیگر ایزومرهای است (Willett, 1998). بنا به گزارش و تأیید سازمان تحقیقات آفات و بیماری‌های گیاهی کشور (بی‌نام، De mora, et al., 2004) و البته تحقیق de Mora و همکاران (۱۳۸۷) بروی رسوبات دریای خزر مبنی بر مصرف سالانه مقدار زیادی از سه اندوسولفان با نام تجاری تیوودان در مزارع و درختان میوه و سبزیجات استان شمالی، به علت زیاد بودن دو سه‌م‌اند و سولفان و هپتاکلراپوکسید میزان مصرف سمهای یاد شده در منطقه زیاد است. باید گفت که به طور کلی هپتاکلر در طبیعت به دلیل تجزیه، بیشتر به شکل اپوکسید دیده می‌شود. به نظر می‌رسد بالا بودن میزان هپتاکلر اپوکسید نسبت به هپتاکلر به این علت باشد. همچنین با توجه به نمونه‌های رسوب و مقایسه آلدرین و دیلدرین در دو فصل مشاهده می‌شود که دیلدرین بیشتر از آلدرین است.

نمونه‌های رسوبات معرفی شده است (DeMora, et al., 2004) که در این مطالعه غلظت لیندان در نمونه‌های رسوب تالاب در دو فصل بیشتر از این مقدار است. بر اساس استاندارد کشور کانادا حد آستانه ۲۷۶ و ۷۱۰ pg/g برای هپتاکلر اپوکسید و دیلدرین در نمونه‌های رسوبات معرفی شده است (De Mora, et al., 2004) که در این مطالعه در هر دو فصل در تالاب متوسط میزان هپتاکلر اپوکسید در هر دو فصل بیشتر از این مقدار است ولی برای دیلدرین در دو فصل کمتر از این حد بودست آمده است. همچنین بر اساس استاندارد کشور کانادا برای ایزومرهای DDE<sup>p,p'</sup>-DDD<sup>p,p'</sup>- و p,p'-DDT<sup>p,p'</sup>- حدود آستانه ۱۲۲۰، ۲۰۷۰ و ۴۷۷۰ pg/g در نمونه‌های رسوب معرفی شده است (DeMora, et al., 2004)، که متوسط غلظت DDE<sup>p,p'</sup>- در این مطالعه در دو فصل بیشتر از این مقدار است ولی برای ایزومرهای DDD<sup>p,p'</sup>- و DDT<sup>p,p'</sup>- متوسط غلظت این سه در این تالاب در دو فصل کمتر از این استاندارد است. همچنین بر اساس استاندارد کشور کانادا حد آستانه آثار سمی DDTs برای نمونه‌های رسوبات dw ng/g ۵۰ معرفی شده است (Hong, et al., 2003) که در این مطالعه غلظت DDTs در نمونه‌های رسوب تالاب کمتر از این مقدار است.

#### یادداشت‌ها

- 1-Persistent Organic Pollutants
- 2- Organochlorine Pesticides (OCPs)
- 3- Biphenyls Polychlorinated (PCBs)
- 4- Rotary Evaporator
- 5- Clean- up
- 6- Gas-chromatography
- 7- Electron capture detector
- 8- Injector
- 9- Detector
- 10- Quality assurance
- 11- Limit of Detection
- 12- Relative standard deviation
- 13- Recovery
- 14- Hexachlorocyclohexanes (HCHs)
- 15- Σyclodiene
- 16- Dicholro- diphenyl-trichloroethanes (DDT)
- 17- Hexacholrobenzene (HCB)
- 18- Dry weight
- 19- Nondetected

تالاب انزلی (مرکز و شرق تالاب)، قرار گرفته‌اند واقع شده است و از این مقدار حدود ۲۱ درصد، متعلق به شهرستان رشت است (بی‌نام، ۱۳۸۷). از طرف دیگر طبق آمار سازمان مدیریت و برنامه‌ریزی استان گیلان، این سه شهرستان با دارا بودن جمعیتی معادل ۱۱۰۸۱۶ نفر حدود ۵۳ درصد از کل جمعیت استان را شامل می‌شوند و از این میزان شهرستان رشت با جمعیت ۸۴۷۶۸۰ نفر بیش از ۴۱ درصد جمعیت استان را دارد است (بی‌نام، ۱۳۸۵). از آنجایی که این شهرستان در حوزه بخش شرقی تالاب قرار گرفته است و این که فاضلاب‌های شهرستانهای رشت و انزلی از طریق رودخانه‌های بخش شرقی، مخصوصاً رودخانه پیربازار (ایستگاه شماره ۳) به این بخش می‌ریزند، بنابراین بهنظر می‌رسد بالا بودن میزان غلظت سوموم در این بخش می‌تواند به دلیل فعالیت‌های کشاورزی زیاد باشد. اما در تالاب انزلی، آب قسمت‌های شرق و غرب تالاب وارد بخش مرکزی شده و نهایتاً از این منطقه و مخصوصاً ایستگاه شماره ۶ واقع در مرکز تالاب، از طریق پل غازیان وارد دریای خزر می‌شوند، بنابراین از آنجایی که ایستگاه‌های شماره ۵ و ۶ واقع در مرکز تالاب جایگاه نهایی آلاینده‌ها قبل از ورود به دریا هستند، بهنظر می‌رسد بالا بودن غلظت سوموم در این دو ایستگاه (البته بعد از ایستگاه‌های ۲ و ۳) می‌تواند به این دلیل باشد، ولی در قسمت غرب که مرکز اصلی صید ماهی در این تالاب است احتمالاً بدلیل عدم وجود زمینهای کشاورزی زیاد در این منطقه و محصور نبودن در مناطق پر جمعیت و شهری غلظت سوموم کم است. با نگاهی به شکل‌های شماره ۳-۴ مشاهده می‌شود که، بهطور کلی در نمونه‌های رسوب تالاب همه آلاینده‌ها در بهار نسبت به زمستان افزایش پیدا کرده‌اند. با توجه به شروع فعالیت‌های کشاورزی در منطقه از اوایل بهار و این که نمونه‌برداری این تحقیق در بهار و در اوخر خرداد ماه انجام گرفت، بهنظر می‌رسد یکی از دلایل زیاد بودن آلاینده‌ها در بهار نسبت به زمستان می‌تواند مصرف سوموم در کشاورزی در این فصل باشد. از طرف دیگر با توجه به وجود بارش‌های زیاد در زمستان نسبت به فصول دیگر، رقیق شدن غلظت آلاینده‌ها در محیط‌های آبی در این فصل نسبت به فصول دیگر می‌تواند از دلایل دیگر زیاد بودن غلظت‌ها در بهار نسبت به زمستان باشد (Covaci, et al., 2006). اما بر اساس استاندارد کشور کانادا، حد آستانه ۳۲۰ pg/g برای لیندان در

#### منابع مورد استفاده

اسماعیلی ساری، ع. ۱۳۸۱. آلاینده‌ها، بهداشت و استاندارد در محیط زیست، انتشارات نقش مهر، تهران: ۷۶۹. ص.

- بی‌نام. ۱۳۸۷. گزارش سازمان تحقیقات دفع آفات و نباتات گیاهی کشور، سازمان جهاد کشاورزی.
- بی‌نام. ۱۳۸۵. گزارش سازمان مدیریت و برنامه‌ریزی کشور، سرشماری نفوس و مسکن.
- پیغمبری، ی. ۱۳۷۳. بررسی روابط فیزیکی و شیمیایی آب و تراکم موجودات ماکروبنتیک در تالاب انزلی، پایان‌نامه کارشناسی ارشد، دانشکده منابع طبیعی کرج، دانشگاه تهران: ۴۳۰ ص.
- سرتاج، م.، فتح‌الهی دهکردی، ف و فیلی‌زاده، ی. ۱۳۸۴. بررسی روند انتشار و تجمع فلزات سنگین در رسوبات تالاب انزلی، مجله منابع طبیعی ایران، شماره ۳: ص ۶۲۳ تا ۶۳۳.
- قهارمان، آ. ۱۳۷۳. مورموریت‌های ایران سیستماتیک گیاهی، مرکز نشر دانشگاهی تهران، جلد چهارم، ۶۱۸ ص.
- مخیر، ب. ۱۳۸۱. بیماری‌های ماهیان پرورشی. چاپ چهارم، انتشارات دانشگاه تهران، ۵۹۹ ص.
- منوری، م. ۱۳۶۹. بررسی اکولوژیک تالاب انزلی، نشر گیلان: ۱۰۵ ص.
- واکر، سی. اج. ۱۳۸۱. آلات‌ندهای آلی از دیدگاه سمشناسی محیطی، مترجم: دیبری م، انتشارات دانشگاه شهید بهشتی، ۴۰۰ ص
- یگانه موسوی، س. ۱۳۸۱. نقش گیاهان غالب انزلی در تجمع عناصر سنگین، استاد راهنمای دکتر عباس اسماعیلی ساری، پایان‌نامه کارشناسی ارشد، دانشکده علوم پایه، دانشگاه تربیت مدرس.

Binelli,A., A.,Provini. 2004. Risk for human health of some POPs due to fish from lake isoe: Ecotoxicology and Environmental Safety. 58: 139-145.

Coelhan,M., J.,Strohmeier, H.,Barlas. 2006. Organochlorine levels in edible fish from the Marmara Sea, turkey: Environmental International. 32: 775-780

Corsolini,S., et al. 2005. Persistent organic pollutants in edible Fish: a Human and Environmental Health Problem: Microchemical Journal. 79: 115-123.

Covaci,A., et al. 2006. Levels and Distribution of Organochlorine Pesticides, Polychlorinated Biphenyls and Polybrominated Diphenyl ethers in Sediments and Biota from the Danube Delta, Romania, Environmental Pollution, Vol. 140 :136-14.

Dannenberger,D., A.,Lerz .1996. Polychlorinated Biphenyls (PCB) and Organochlorine Pesticides in sediments of the baltic and coastal waters of mecklenburg-vorpommern, German Journal of Hydrography. 48: 5–26.

De Mora,S., et al. 2004. Organochlorinated compounds in Caspian Sea sediments, Marine Pollution Bulletin. 48: 30–43.

Falandysz,J., et al. 1998. concentrations and spatial distribution of chlordanes and Some other cyclodiene pesticides in baltic plankton. Sci. Total Environ. Vol 215: 253–258.

Fox,W.M., et al. 2001. The contamination history with organochlorines of the Mersey Estuary, UK, Revealed by analysis of sediment cores from salt marshes, Marine Environmental Research, Vol. 51(3): 213– 27.

Gaus,C., et al .2001. Historical PCDD inputs and their source Implications from dated sediment cores in Queensland (Australia). Environmental Science and Technology, Vol. 35: 4597–4603.

- Guzzella,L., et al. 2005. Evaluation of the concentration of HCH, DDT, HCB,PCB and PAH in the sediments along the Lower stretch of Hugli Estuary, West Bengal, Northeast India, Environment International. Vol. 31: 523 – 534.
- Heidari,H. 2003. Farmer Field Schools (FFs) slash pesticide use and exposure in islamic republic of iran. Agro-Chemical Report. 3: 23-26 .
- Hong,S.H., et al .2003: Horizontal and Vertical Distribution of PCBs and Chlorinated Pesticides in Sediments from Masan Bay, Korea, Marine Pollution Bulletin, Vol 46 : 244–253.
- Li,J., et al .2007. Organochlorine pesticides in the atmosphere of guangzhou and Hong Kong, Regional Sources and Long-Range Atmospheric Transport. Atmospheric Environment Vol 41: 889–3903.
- Pandit,G.G., et al .2001. Monitoring of OCP Residues in the Indian Marine Environment. Chemosphere, Vol 44: 301-305.
- Pandit,G.G., et al. 2006. Distribution and fate of persistent organochlorine pesticide in coastal marine environment of mumbai: Environmental International. 32: 240-243.
- Pereira,W.E., F.D.,Hostettler, J.B.,Rapp. 1996. Distributions and fate of chlorinated pesticides, biomarkers and polycyclic aromatic hydrocarbons in sediments along a contamination gradient from a point- source in San Francisco bay, California. Marine Environmental Research. 41: 299-314.
- Pruell,R.J., et al .1993. Accumulation of polychlorinated organic contaminants from sediment by benthic marine species. Arch Environ Contam Toxicol, Vol. 24: 290–7.
- Schlummer,M., G.A.,Moser, M.,McLachchlan. 1998. Digestive trace absorption of PCDD/Fs, PCBs, and HCB in humans: mass balance and mechanistic consideration: Toxicology Applied Pharmacology. 152: 128–137.
- Smith,A.G., S.D.,Gangolli. 2002. Organochlorine chemicals in seafood: Occurrence and health concerns: Food and Chemical Toxicology. 40: 767-779.
- Voorspoels,S., et al .2004. Levels and profiles of PCB<sub>s</sub> and OCP<sub>s</sub> in marine benthic species from the belgian sea and the Western Scheldt Estuary: Marine Pollution Bulletin, Vol. 49: 393 -404.
- Wei,S., et al .2008. Historical trends of organic pollutants in sediment cores from Hong Kong, Marine Pollution Bulletin, Vol 57 : 758–766.
- Willett,K.L., E.M.,Ulrich, R.A.,Hites. 1998. Differential toxicity and environmental fate of hexachlorocyclohexane iisomers. Environmental Science and Technology, Vol 32: 2197–2207 .
- Wu,Y., J.,Zhang, Q.,Zhou. 1999. Persistent organochlorine residues in sediments from Chinese river/estuary systems, Environmental Pollution. 105: 143–150.
- Yuan,Y.C., Y.K.,Yuan, & H.C.,Chen. 2004. Accumulation of organochlorine pesticide in marine fish from coast of taoyuan in taiwan: Environmental Contamination and Toxicology. 73: 306-311.
- Zhang,Z.L., et al .2003. Fate and assessment of persistent organic pollutants in water and sediment from minjiang river estuary, Chemosphere, Vol 52: 1423- 1430.
- Zhang,H., et al .2005. Classification and ordination of DDT and HCHs in soils smples from the guanting reservoir, china. Chemosphere. 60; 762- 769.
- Zhou,R., L.Zhu, Q.,Kong. 2007. Persistent chlorinared pesticide in fish species from Qiantang River in east china: Chemosphere. 68: 838-847.