

مقایسه کارایی کاربرد همزمان UV/O₃ در حذف انواع سموم آفتکش ارگانوفسفره و کاربامات از محیطهای آبی

محمد تقی صمدی^۱ مریم خدادادی^۲ علیرضا رحمانی^۳
علی الله رسانی^۴ محمد حسین ساقی^۵

(دریافت ۸۷/۶/۱۶ پذیرش ۸۸/۷/۶)

چکیده

انواع گوناگونی از آفتکشها به منظور مبارزه با آفات گیاهی در کشور مورد استفاده قرار می‌گیرند. ورود این آلاینده‌های مقاوم به منابع تأمین آب شرب می‌تواند اثرات مخربی بر سلامت انسان و محیط زیست داشته باشد. در سالهای اخیر استفاده از روش‌های اکسیداسیون پیشرفته برای حذف سموم، بیشتر مورد توجه قرار گرفته است. در این تحقیق، نمونه‌های مورد نظر با اضافه نمودن غلظتها^{۱, ۲, ۳, ۴, ۵, ۶, ۷, ۸, ۹} و ۲۰ میلی‌گرم در لیتر از سموم مورد مطالعه به آب دیونیزه تهیه گردید. نمونه‌ها در مراحل جداگانه در سیستم تایپوسته در pH های ۶, ۷ و ۹ و همچنین زمان تماسهای ۰/۰, ۱/۰, ۲ ساعت در مععرض تماس توأم UV/O₃ قرار گرفت. میزان ازن ورودی به سیستم ۱ گرم در ساعت و شدت تابش لامپ UV ۵۰، ۱۰۰ تا ۲۰۰ وات بر مترمربع بود. در انتهای هر مرحله، راندمان حذف محاسبه شد. آنالیز غلظت باقیمانده سموم با استفاده از دستگاه‌های HPLC و GC/MS/MS طبق روش استاندارد انجام شد. بر اساس نتایج بدست آمده، مشخص شد که با افزایش pH، کاهش غلظت سموم و افزایش زمان تماس، راندمان حذف افزایش می‌یابد. روش اکسیداسیون پیشرفته با کاربرد توأم UV/O₃ برای حذف هر دو گروه سموم ارگانوفسفره هالوژنه (کلریپریوفوس) و غیر هالوژنه (دیازینون) کارایی زیادی به میزان بیش از ۸۰ درصد دارد که این مقدار برای سه کارباماته (کارباریل) به بیش از ۹۰ درصد می‌رسد. در نتیجه کاربرد این روش برای حذف سموم مورد مطالعه از محیطهای آبی پیشنهاد می‌گردد.

واژه‌های کلیدی: سموم آفتکش، ارگانوفسفره، کاربامات، اکسیداسیون پیشرفته، UV/O₃، محیطهای آبی

Comparison of the Efficiency of Simultaneous Application of UV/O₃ for the Removal of Organophosphorus and Carbamat Pesticides in Aqueous Solutions

Mohammad Taghi Samadi^۱ Maryam Khodadadi^۲ Ali Reza Rahmani^۳
Ali Allahresani^۴ Mohammad Hossein Saghi^۵

(Received Sep. 7, 2008 Accepted Sep. 28, 2009)

Abstract

A vast variety of pesticides are used for agricultural pests in Iran. The release of these persistent organic pollutants into water supplies leaves adverse effects on both the environment and public health. Advanced oxidation processes have been used recently for pesticide removal. In this research, the combined UV/O₃ process has been investigated for the removal of organophosphorus pesticides (Diazinon, Chlorpyrifos), Carbamate pesticides (carbaryl). In this survey, samples have been prepared by adding given concentration (1, 5, 10, 15, 20 mg/L) of the pesticides to deionized water. The samples at separation periods were exposed to the combined UV/O₃ (UV=50-200 Wm⁻² and O₃=1g hr⁻¹) in a bath reactor at different pH levels (6, 7, 9) and for different contact times (0.5, 1, 1.5, 2 hr) and the removal efficiencies were determined. Residual concentrations were

1. Assist. Prof. of Environmental Health Eng., Faculty of Public Health and Center of Health Research, Hamedan University of Medical Sciences
 2. M.Sc. of Environmental Health Eng., Faculty Member of Birjand University of Medical Science (Corresponding Author) (+98 561) 4440177 maryam.khodadadi@gmail.com
 3. Assoc. Prof., of Environmental Health Eng., Faculty of Public Health and Center of Health Research, Hamedan University of Medical Sciences
 4. B.Sc. of Chemistry, Birjand University
 5. Grad. Student of Environmental Health Eng., Faculty of Public Health and Center of Health Research, Hamedan University of Medical Sciences
- ۱- استادیار گروه مهندسی بهداشت محیط، دانشکده بهداشت و مرکز تحقیقات علوم بهداشتی، دانشگاه علوم پزشکی همدان
۲- کارشناس ارشد مهندسی بهداشت محیط، عضو هیئت علمی دانشگاه علوم پزشکی بیرجند (نویسنده، مسئول) maryam.khodadadi@gmail.com
۳- دانشیار گروه مهندسی بهداشت محیط، دانشکده بهداشت و مرکز تحقیقات علوم بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی همدان
۴- کارشناس آزمایشگاه شیمی، دانشگاه بیرجند
۵- دانشجوی کارشناسی ارشد مهندسی بهداشت محیط، دانشگاه علوم پزشکی همدان

determined using GC/MS/MS and HPLC. Based on the results, increasing pH reduced pesticide concentration and increased contact time had a direct effect on enhancing removal efficiency. The combined UV/O₃ process was found to have a high efficiency (>80%) in degrading both halogenated Organophosphorus(Chlorpyrifos) and non- halogenated Organophosphorus (Diazinon) pesticides. Its removal efficiency for degrading carbamate pesticide (Carbari) was found to be >90%. Based on our results, this method may be suggested for the removal of pesticides from aqueous solutions.

Keywords: Pesticides, Organophosphorus, Carbamate, Advanced Oxidation Process, UV/O₃, Aquatic Environment

دوبینی، حالت تهوع، مشکلات چشمی و پوستی است و از عوارض دراز مدت آن می‌توان به افزایش احتمال بروز مشکلات تنفسی، اختلالات حافظه، افسردگی، نواقص عصبی، سرطان و عقیمی اشاره نمود [۴، ۵ و ۶]. مطالعات جدید در دانشکده هاروارد بوسنون آمریکا مشخص ساخته که خطر ابتلا به بیماری پارکینسون در افرادی که در معرض مواجهه با آفتکشها حتی با مقادیر اندک هستند، می‌تواند تا ۷۰ درصد افزایش یابد [۸]. بهترین روش پیشگیری از بروز خطرات بهداشتی و زیستمحیطی ناشی از آفتکش‌ها، ممانعت از ورود آنها به منابع آب است. در صورت عدم کنترل مؤثر و ورود این آلینده‌ها به منابع آب، روش‌های متداول تصفیه تأثیر چندانی در حذف آنها نخواهد داشت. به عنوان مثال فرایندهایی از قبیل انعقاد شیمیایی، تهشیینی، صافسازی، گندزدایی و فرایند جذب سطحی قادر به حذف مقادیر بسیار جزئی از آفتکشها است و کارایی حذف آفتکشها از این طریق تحت تأثیر شیمیایی آنها می‌باشد [۹].

برای حذف مؤثر آفتکشها از منابع آب روش‌های مختلف اختصاصی مورد استفاده قرار می‌گیرد. در سالهای اخیر استفاده از عوامل اکسیدان قوی و یا فرایندهای اکسیداسیون پیشرفته^۶ (AOP_s) به منظور حذف آفتکشها کاربرد فراوانی پیدا کرده است. فرایندهای اکسیداسیون پیشرفته از طریق تولید رادیکال‌های آزاد با قدرت اکسید کنندگی بالا در محیط‌های آبی مانند رادیکال هیدروکسیل (OH[·]) که قدرت تجزیه کنندگی بسیار بالایی دارد، موجب تجزیه ملکول‌های آفتکش می‌گردد [۱۰]. رادیکال‌های آزاد با ملکول‌های آلی با سرعت ثابتی حدود ۱۰^{-۹} تا ۱۰^{-۶} متر بر ثانیه واکنش می‌دهند. از آنجایی که رادیکال‌های تولید شده تأثیر یکسانی بر روی ترکیبات آلی متفاوت دارند لذا می‌توانند در حذف آفتکش‌های مختلف مورد استفاده قرار گیرند [۱۱]. تجزیه آفتکشها می‌تواند از طریق فرایندهای فتوشیمیایی شامل استفاده از منابع نور مصنوعی و یا انرژی خورشید صورت گیرد ولی مشخص گردیده که این نوع فرایند تجزیه، نیازمند استفاده از زمان تماس طولانی است و به ندرت

۱- مقدمه

چهار گروه اصلی آفتکشها شامل حشره‌کشها، قارچ‌کشها، علف‌کشها و باکتری کشها است. از سوم آفتکش مورد استفاده در کشور می‌توان انواع گوناگونی از جمله آفتکش‌های ارگانوکلره^۱، ارگانوفسفره^۲، کاربامات‌ها^۳ و پیریتوئیدها^۴ را نام برد. سوم ارگانوکلره به دلیل ایجاد مقاومت در آفات گیاهی به میزان کمتری مورد استفاده قرار می‌گیرند. ولی سوم ارگانوفسفره و کاربامات‌ها برای مبارزه با آفات گیاهی بیشترین میزان مصرف را دارند. ترکیبات ارگانوفسفره بزرگ‌ترین و متنوع‌ترین گروه آفتکش‌های موجود هستند و در حدود ۴۰ درصد آفتکش‌های ثبت شده در جهان را تشکیل می‌دهند [۱]. آفتکشها در میان مواد آلاینده آلی مقاوم در برابر تجزیه^۵ (POPs) جزء ترکیبات موجود در پساب ناشی از صنایع تولید کننده آفتکشها و زهکش فعالیتهای کشاورزی محسوب می‌گردند [۲]. بهمین دلیل منابع آب از راههای مختلف می‌تواند به این سوم آلوده گردد. سوم آفتکشی که مورد استفاده قرار می‌گیرند می‌توانند از طریق سنتشیوی مستقیم و یا آبیاری از محلهای مصرف وارد منابع آب گردند. از آنجا که اغلب آفتکشها طی فصل بهار مورد استفاده قرار می‌گیرند، با توجه به بارندگی زیاد در این فصل بهوسیله باران شسته می‌شوند. ریزش باران در مناطق سه پاشی شده و قبل از تجزیه، سبب ورود آنها به منابع آب سطحی می‌گردد. علاوه بر آن آفتکشها می‌توانند از طریق نفوذ آب در لایه‌های خاک به سفره‌های آب زیرزمینی راه پیدا کنند [۱ و ۳]. ورود این مواد آلاینده به منابع تأمین آب شرب می‌تواند اثرات بدی بر سلامتی انسان و محیط زیست داشته باشد که میزان بروز اثرات سوء آنها بستگی به نوع ماده شیمیایی، مدت زمان استفاده، زمان در معرض، غلطت سم ورودی و میزان سمیّت سم مورد نظر دارد [۴ و ۵]. عوارض سوء بهداشتی ناشی از آفتکشها در کل شامل عوارض کوتاه مدت مانند درد در ناحیه شکمی، سرگیجه، سردرد،

¹ Organochlorine

² Organophosphorus

³ Carbamates

⁴ Pyrethroides

⁵ Persistence Organic Pollutants

⁶ Advanced Oxidation Processes

۲- مواد و روشها

در این پژوهش از یک محفظه شیشه‌ای به حجم ۲ لیتر که درون ظرف خنک‌کننده‌ای به حجم ۱۰ لیتر قرار گرفته بود، استفاده شد. به منظور همگن نمودن محتویات داخل سیستم از یک همزن مغناطیسی استفاده گردید. لامپ UV مورد استفاده دارای توان ۱۲۵ وات و طول موج $247/3$ نانومتر ساخت کارخانه آرادا^۷ کشور فرانسه و دارای شدت تابش ۵۰ تا ۲۰۰ وات بر مترمربع بود که در داخل غلاف کوارتز قرار داده شد. به منظور تولید ازن، اکسیژن تغليظ شده که توسط دستگاه تغليظ کننده اکسیژن مدل 7F-3 ساخت کارخانه آرادا تولید شده بود، به ژنراتور ازن مدل تیپ COG-OM, Type 1A از نشان می‌دهد. شکل ۱ شمای کلی سیستم مورد مطالعه را نشان می‌دهد.

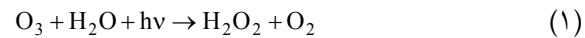
سموم آفتکش مورد استفاده در این تحقیق از شرکت سیگما آلدربیج^۸ کشور آلمان خریداری گردید. مشخصات سموم مورد استفاده در جدول ۱ آورده شده است. انتخاب سموم برای بررسی در این تحقیق بر اساس مصرف بالای آنها در کشور و به منظور بررسی تأثیر روش اکسیداسیون پیشرفتۀ با کاربرد توازن UV/O₃ بر حذف انواع مختلف سموم انجام گرفت. سموم انتخابی شامل دو گروه ارگانوفسفره دارای هالوژن (کلرپیریفسوس) و فاقد هالوژن (دیازینون) و سم کاربامات (کارباریل) بود.

غلظتهاي مورد استفاده برای بررسی حذف سموم انتخابی در محدوده ۲۰، ۱۵، ۱۰، ۵ و ۱ میلی‌گرم در لیتر بود که بر اساس غلظتهاي به دست آمده از مطالعات قبلی در زهکش‌های کشاورزی، در نظر گرفته شد. نمونه‌ها از محلول اصلی با غلظت ۱۰۰۰ میلی‌گرم در لیتر تهیه گردید. دامنه تغییرات pH بر کارایی حذف نیز در محدوده مجاز آبهای آشامیدنی یعنی pHهای ۶، ۷، ۸ و ۹ مورد بررسی قرار گرفت. برای تنظیم pH از اسید نیتریک رقیق و سود ۱/۰ نرمال استفاده گردید. زمان تماس در راکتور نیز در محدوده ۱/۰، ۱/۵، ۲ و ۵ ساعت که در استفاده از روش‌های اکسیداسیون معمول است، در نظر گرفته شد. بعد از برقراری تعادل در سیستم، بر

می‌تواند به طور کامل تمام غلظت آفتکش موجود در محیط را حذف نماید [۲]. بر این اساس برای افزایش قدرت تجزیه از فرایندهای اکسیداسیون پیشرفتۀ که شامل کاربرد همزمان اکسیدان‌های همگن مانند O₃/H₂O₂, UV/H₂O₂, O₃/UV و TIO₂/UV ZNO است، استفاده می‌گردد [۲ و ۱۲]. مطالعات متعددی در خصوص حذف آفتکشها از محیط‌های آبی صورت گرفته که از آن جمله می‌توان به مطالعه مزانتو و همکاران^۱ اشاره کرد که با کاربرد توازن ازن‌زنی و فرایند بیومس^۲ چسبیده توانستند علف‌کشها را حذف نمایند [۱۳]. مطالعه انجام شده توسط ولید و همکاران^۳ بر روی حذف آفتکشها از محیط‌های آبی با کاربرد توازن اکسیداسیون پیشرفتۀ با استفاده از UV/O₃ و حذف بیولوژیکی انجام گردید که کارایی حذف در حدود ۹۰ درصد بوده است [۱۴].

ازن یک اکسیدان قوی است و دارای قدرت اکسیدکنندگی ۲ ولت نسبت به رادیکال هیدروکسیل با قدرت ۲/۸ ولت است. واکنش ازن با ملکول‌های آفتکش ابتدا از طریق حمله ازن به باند دوگانه نوکلئوفیلیک آنها اتفاق می‌افتد. مکانیسم دیگر شامل تجزیه ازن به اکسیدان‌های ثانویه و عدتاً رادیکال هیدروکسیل است که سریعاً با ماده آلاینده مورد نظر واکنش می‌دهد. کاربرد همزمان UV/O₃ رادیکال آزاد بیشتری تولید می‌نماید.

واکنش‌های همزمان UV/O₃ براساس مراحل زیر است [۱۴ و ۱۵]



مطالعات انجام شده نشان می‌دهد که کاربرد همزمان UV/O₃ می‌تواند در حذف سموم آفتکش، تأثیر بیشتری داشته باشد [۲ و ۱۲-۱۴]. در این تحقیق میزان کارایی حذف سموم ارگانوفسفره غیر هالوژنه و هالوژنه (دیازینون^۴ و کلرپیریفسوس^۵) و کاربامات (کارباریل^۶) از محیط‌های آبی با استفاده از روش اکسیداسیون پیشرفتۀ با کاربرد توازن UV/O₃ بررسی و مقایسه شد. همچنین اثر عوامل اصلی مؤثر بر فرایند شامل pH، زمان تماس و غلظت نیز مورد مطالعه قرار گرفت.

¹ Mezzanotte et al.

² Biomass

³ Walid et al.

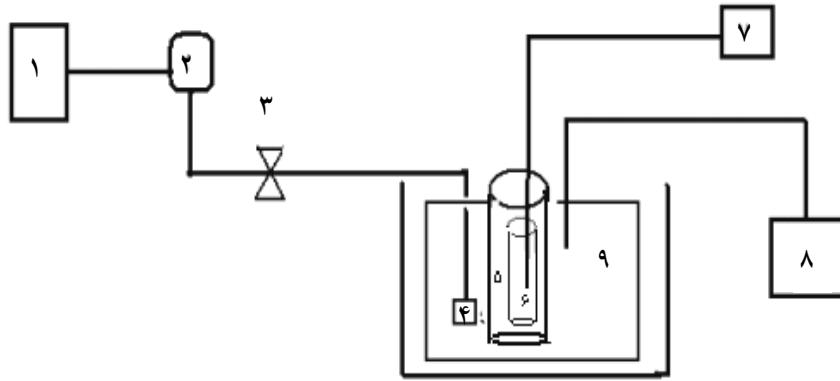
⁴ Diazinon

⁵ Chlorpyrifos

⁶ Carbaryl

⁷ Arada

⁸ Sigma Aldrich



۱- دستگاه اکسیژن ساز، ۲- ژنراتور تولید ازن، ۳- شیر یک طرفه، ۴- سنگ هو، ۵- غلاف کوارتز، ۶- لامپ UV، ۷- پریز برق،
۸- ظرف حاوی یدید پتاسیم- ۹- ظرف حاوی آب خنک کننده

شکل ۱- شمای کلی سیستم پایلوت UV/O₃

جدول ۱- مشخصات سوم مورد استفاده در تحقیق

نوع سم	سم آفت کش	فرمول ملکولی و شکل	وزن ملکولی (g mol ⁻¹)	درصد خلوص
C ₁₂ H ₂₁ N ₂ O ₃ PS: 333-41-5	دیازینون		۳۰.۴/۳۵	۹۸
C ₉ H ₁₁ Cl ₃ NO ₃ PS: 2921-88-2	کلرپیریفوس		۳۰.۵/۶	۹۹/۵
C ₁₂ H ₁₂ NO ₂ :63-25-2	کارباریل		۲۰.۱/۲۳	۹۹

مدل سریس^۵ ساخت کشور آمریکا) مورد آنالیز قرار گرفت. روش تیتراسون یدید پتاسیم نیز با روش استاندارد ۲۳۵۰E به منظور اندازه‌گیری ازن مصرفی مورد استفاده قرار گرفت [۱۶].

۳- نتایج و بحث

روش اکسیداسیون پیشرفته با کاربرد توأم UV/O₃ یکی از روش‌های در حال توسعه برای حذف سوم است. در این پژوهش حذف سوم آفت‌کش ارگانوفسفره غیر هالوژنه (دیازینون) و هالوژنه (کلرپیریفوس) و سم کارباماته (کارباریل) به وسیله این روش مورد

اساس تغییرات عوامل مورد مطالعه، نمونه از ورودی و خروجی پایلوت برداشته و مورد آزمایش قرار گرفت. به منظور سنجش غلظت باقیمانده سموم مورد نظر در نمونه‌های آب از روش استخراج مایع- مایع^۱ و استخراج فاز جامد^۲ استفاده گردید. نمونه‌های استخراج شده بر حسب مورد بر اساس روش‌های استاندارد به وسیله دستگاه‌های GC (GC/MS/MS) مدل واریان^۳ و HPLC مدل واریان ساترن^۴ ساخت کشور هلند و

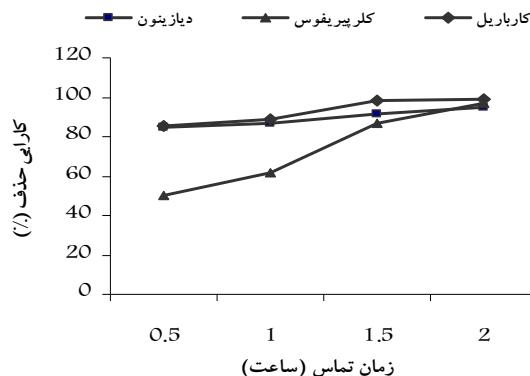
¹ Liquid-Liquid Extraction

² Solid Phase Extraction

³ Varian, CP-3800

⁴ Varian Saturn 2200

⁵ HP Series1200



شکل ۲- تأثیر تغییرات غلظت سموم ورودی بر کارایی حذف در پایلوت UV/O₃ در شرایط pH=7 و زمان تماس ۱/۵ ساعت

UV/O₃ با افزایش غلظت سم ورودی به پایلوت، کاهش می‌یابد. به طوری که در طی زمان تماس ۱/۵ ساعت و pH برابر ۷ با افزایش غلظت از ۱ به ۲۰ میلی‌گرم در لیتر، درصد حذف سم دیازینون به میزان ۱۲/۹ درصد، سم کلرپیرینفس ۱۱/۸ درصد و سم کارباریل ۸/۴ درصد کاهش یافت. در تمامی نمونه‌ها مقدار رادیکال آزاد تولید شده و زمان تماس با UV/O₃ و مقدار ازن ورودی ثابت بود، بنابراین در نمونه‌های با غلظت کمتر، حذف سموم بیشتر بود.

مطالعه انجام شده توسط مالادونادو^۱ برای حذف سموم آلاکلر^۲، آترازین^۳ و کلروفونینفس^۴ توسط UV/O₃ نیز نشان داد که با افزایش غلظت، کارایی حذف کاهش می‌یابد [۱۸]. همچنین مطالعه انجام شده توسط دانشور و همکاران در مورد حذف سم دیازینون از آبهای آلوده در حضور نانو ذرات ZnO و UV-C نشان داد که با افزایش غلظت سم، میزان حذف به طور قابل ملاحظه‌ای کاهش می‌یابد [۱۹].

۳-۳- نتایج حاصل از تغییرات زمان تماس بر کارایی حذف سموم مورد مطالعه زمان تماس از پارامترهای مهم در حذف آلاینده‌ها است. در این پژوهش تأثیر تغییرات زمان تماس بر کارایی حذف سموم مورد مطالعه در پایلوت UV/O₃ مورد بررسی قرار گرفت. شکل ۳ تأثیر تغییرات زمان تماس بر کارایی حذف سموم مورد مطالعه در شرایط pH برابر ۷ و غلظت ۱۰ میلی‌گرم در لیتر را نشان می‌دهد. نتایج نشان می‌دهد که با افزایش زمان تماس، میزان حذف

مطالعه قرار گرفت. نتایج حاصل از اعمال متغیرهای مختلف نیز بررسی شد.

۳-۱- نتایج حاصل از بررسی تغییرات pH بر کارایی حذف سموم مورد مطالعه

به منظور بررسی اثر pH در میزان حذف سموم مورد مطالعه در پایلوت UV/O₃، غلظت‌های متفاوت از سموم در محدوده ۶/۷ و ۹ با استفاده از آب دیونیزه تهیه گردید و در معرض تماس با UV/O₃ قرار داده شد. جدول ۲ تغییرات مقدار حذف سموم در pH‌های مختلف را نشان می‌دهد.

جدول ۲- تأثیر تغییرات pH بر کارایی حذف سموم مورد مطالعه در پایلوت UV/O₃ در شرایط غلظت سموم ۱۰ میلی‌گرم در لیتر و زمان تماس ۱/۵ ساعت

سم	pH ۹	pH ۷	pH ۶
کارباریل	%۹۸/۸	%۹۸/۶	%۹۸
دیازینون	%۹۵	%۹۱/۵۶	%۹۱
کلرپیرینفس	%۸۸/۲	%۸۶/۷	%۸۴/۵

بر اساس نتایج حاصل مشخص شد که با افزایش pH، درصد حذف هر سه نوع سم مورد مطالعه افزایش می‌یابد. به عنوان مثال بعد از گذشت زمان تماس ۱/۵ ساعت از شروع فرایند اکسیداسیون، مقدار حذف سم کارباریل با غلظت برابر ۱ میلی‌گرم در لیتر به ترتیب در pH های ۶، ۷ و ۹ به میزان ۹۱/۵۶ و ۹۵ درصد است. دلیل این امر افزایش تولید یون‌های OH⁻ و رادیکال آزاد هیدروکسیل (OH⁻) در محیط‌های قلیایی است. اون در pH بزرگ‌تر از ۸ خود به عنوان یک عامل مهم در تولید رادیکال‌های آزاد عمل می‌نماید [۱۴]. بسته به نوع فرایند حذف به کار گرفته شده، تأثیر pH در حذف سموم متفاوت است. در روش کاربرد توأم UV/O₃، افزایش pH سبب افزایش کارایی حذف می‌گردد [۱۴]. در حالی که در مطالعه بذرافشان مشخص گردید که حذف سم دیازینون با استفاده از فرایند الکتروکواگولاسیون در pH برابر ۳ و زمان تماس ۶۰ دقیقه بیشترین مقدار بوده است [۱۷].

۳-۲- نتایج حاصل از تغییرات غلظت سموم ورودی بر کارایی حذف

نتایج حاصل از تغییرات غلظت سموم ورودی بر کارایی حذف در پایلوت UV/O₃ در شکل ۲ نشان داده شده است. این نتایج نشان می‌دهد که میزان کارایی روش کاربرد توأم

¹ Maladonado

² Alachlor

³ Atrazine

⁴ Chlорfenvinphos

فوتوفنتون به کار گرفته شده در مطالعه بدوا³ برای حذف دیازینون تنها ۵۶ درصد کارایی داشته است لذا می‌توان برای حذف سوم مختلف از منابع آبی از روش کاربرد توأم UV/O₃ استفاده نمود [۱۲]. لازم به ذکر است که در مطالعه دیگری که به صورت همزمان با تحقیق حاضر بر روی نمونه‌های آب و روودی و خروجی به تصفیه‌خانه‌های آب آشامیدنی شهر همدان انجام یافت و غلظت باقیمانده سوم آفات گیاهی مورد سنجش قرار گرفت، غلظتها را قابل توجهی از سوم مذکور و سایر آلاینده‌های آلبی دیگر مشاهده نگردید.

مطالعه دانشور و همکاران نیز نشان داد که کاربرد فرایند اکسیداسیون پیشرفت، با کاربرد توأم فرایندی UV/H₂O₂/Fe(II), UV/H₂O₂/Fe(III) بعده دارا بودن سرعت بالا در حذف مواد آلاینده از اهمیت ویژه‌ای برخوردار هستند و می‌توان از آنها در تصفیه پسابهای کارخانه‌های رنگرزی استفاده نمود [۲۰].

۴- نتیجه‌گیری

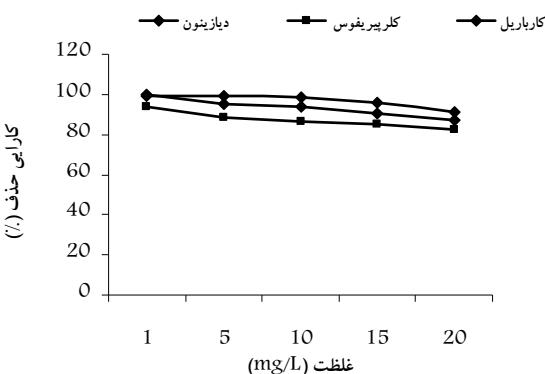
مهم‌ترین نتایج حاصل از این تحقیق عبارت‌اند از:

- ۱- روش اکسیداسیون پیشرفت، با کاربرد توأم UV/O₃ توانایی حذف همزمان سوم ارگانوفسفره هالوژنه (کلرپیریفسوس) و غیرهالوژنه (دیازینون) و سم کارباماته (کارباریل) را به مقدار بسیار زیادی داراست.
- ۲- کارایی حذف سوم توسط روش اکسیداسیون پیشرفت، با کاربرد توأم UV/O₃ با افزایش pH رابطه مستقیم دارد.
- ۳- افزایش زمان تماس تا حدود ۱/۵ ساعت، بیشترین تأثیر را در افزایش حذف سوم مورد مطالعه دارد.
- ۴- کارایی حذف روش اکسیداسیون پیشرفت، با کاربرد توأم UV/O₃، با غلظت سوم نسبت عکس دارد.

۵- قدردانی

نویسنده‌گان لازم می‌دانند مراتب تشکر و سپاسگزاری خود را از مسئولان محترم آزمایشگاه تحصیلات تکیلی دانشکده بهداشت همدان آقای دکتر عبدالرحمن بهرامی و آقای مهندس شهیدی، همکاران محترم مرکز تحقیقات فراوری مواد معدنی ایران آقای مهندس ابوالفضل فراهانی و آقای دکتر جلال حسن و همچنین سرکار خانم ناظمی کارشناس آزمایشگاه شیمی دانشکده بهداشت همدان که همکاری زیادی در انجام این پژوهش داشته‌اند، ابراز نمایند.

³ Badawy



شکل ۳- تأثیر تغییرات زمان تماس بر کارایی حذف سوم مورد مطالعه در شرایط pH برابر ۷ و غلظت ۱۰ میلی گرم در لیتر

سموم مورد مطالعه نیز افزایش می‌یابد به طوری که در شرایط بالا با زمان تماس ۵/۰ ساعت، میزان حذف سوم ارگانوفسفره غیرهالوژنه دیازینون، ارگانوفسفره هالوژنه کلرپیریفسوس و سم کارباماته کارباریل به ترتیب ۸۵/۰٪ و ۸۴/۵٪ و ۸۰٪ درصد بود و با افزایش زمان تماس به ۱/۵ ساعت درصد حذف این سوم به ترتیب به مقدار ۳۶/۷٪، ۹۶/۶٪ و ۱۳/۱٪ درصد افزایش یافت. نتیجه پژوهش دانشور نیز مشخص نمود که با افزایش زمان تماس در پایلوت UV/ZnO درصد حذف سم دیازینون افزایش می‌یابد [۱۹]. ولی بعد از گذشت زمان تماس ۱/۵ ساعت، درصد حذف به مقادیر بسیار جزئی افزایش یافته است. مهم‌ترین دلیل این پدیده را می‌توان این‌گونه بیان نمود که غلظت سم به صورت متناوب کاهش یافته و با افزایش زمان تماس رادیکال‌های آزاد تولید شده در فرایند صرف اکسیداسیون متabolیت‌های آفت کش‌ها می‌گردند. البته با توجه به ساختار شیمیایی و پایداری سوم، این زمان متفاوت خواهد بود به طوری که در بین سوم مورد مطالعه، سم کارباماته کارباریل کمترین زمان تماس و سم ارگانوفسفره کلرپیریفسوس بیشترین زمان تماس را به منظور حذف بیشتر، داشته‌اند.

همچنین نتایج حاصل از این پژوهش مشخص نمود که روش اکسیداسیون پیشرفت، با کاربرد توأم UV/O₃ کارایی مناسبی در حذف همزمان سوم ارگانوفسفره هالوژنه (کلرپیریفسوس) و غیرهالوژنه (دیازینون) و سم کارباماته (کارباریل) دارد که با نتایج مطالعه ولید و همکاران مطابقت دارد. مطالعه آنها نشان داده بود که با استفاده از این روش می‌توان همزمان آفت کش هالوژنه لامدا-سیهالوتروین¹ و غیرهالوژنه دلتامترین² را به میزان بیش از ۸۰ درصد حذف نمود [۱۴]. روش اکسیداسیون پیشرفت، با کاربرد فوتوفنتون

¹ Lambda-cyhalothrin

² Deltamethrin

۶- مراجع

- ۱- صالح زاده، عارف. (۱۳۸۵). آفتکشها و نحوه تأثیر آنها، چاپ اول، انتشارات دانشگاه علوم پزشکی همدان، همدان.
- 2- Hicham, E. H., Bakouri Morillo J., and Ouassini, A. (2008). "Potential use of organic waste substances as an ecological technique to reduce pesticide ground water contamination." *J. of Hydrology*, 353 (3), 335-342.
- 3- EPA. (2006). "What is a pesticide? " <<http://www.epa.gov/pesticide/about/index.html>>, (May 2008).
- 4- Kamel, F. (2003). "Neurobehavioral performance and work experience in fluoride frameworke." *Environmental Health perspectives*, 111, 1765-1772.
- 5- Fireston, J. A., smith-weller, T., Franklin, G. S., and Wanson, P. (2005). "Pesticides and risk of parkinson disease: A population-based case-control study." *Archives of Neurology*, 62 (1), 91-95.
- 6- Alavanja, M. C., Hoppin, J. A., and kamel, F. (2004). "Health effects of chronic pesticide exposure: Cancer and neurotoxicity." *Annu. Rev. public Health*, 25, 155-197.
- 7- Arcury, T.A., Quandt, S.A., and Mellan, B. G.(2003). "An exploratory analysis of occupational skin disease among laton migrant and seasonal framworkers in North Carolina." *J. of Agricultural Safety and Health*, 3, 221-32.
- 8- Beater, R. (2009). "Pesticide exposure raises risk of parkinson's." <<http://www.news.centrst.com/article/dn9408>> pesticide exposure- raises risk of parkinsons. html>, (March, 2007).
- 9- EPA. (2000). "Summary of pesticide removal, transformation efficiencies from various drinking water treatment processes." prepared for the committee to advise on reassessment and transition (CARAT), (<<http://www.EPA.gov/oppfead1/cafat/>>) (Octorber, 3, 2007).
- 10- Benitz, F. J., Acero, J., L., and Real, F. J. (2002b). "Degradation of carbofuran by using ozone, UV, radiation and advanced processes." *J. of Hazardous Materials*, 89 (1), 51-65.
- 11- Kang, N., Lee, D. S., and Yoon, J. (2002). "Kinetic modeling of fenton oxidation of phenol and monochlorophenols." *Chemosphere*, 47 (9), 3457-3463.
- 12- Badawy, M. I., Montaser, Y. C., and Goda-Allah., T. A. (2005)."Advanced oxidation processes for the removal of organic phosphorous pesticides from wastewater." *Desalination*, 194 (1-3), 166-175.
- 13- Mezzanotte, V., Canziani, R., Sardi, E., and Spada, L. (2005). "Removal of pesticides by a combined ozonation / attached biomass process sequence." *Ozone: science and Engineering*, 27 (4), 327-331.
- 14- Walid, K. L., and Al-Qoda, Z. (2006)."Combined advanced oxidation and biological treatment processes for the removal of pesticides from aqueous solutions." *J. of Hazardous Materials*, 137 (1), 489-497.
- ۱۵- محققیان، آ. و واعظی، ف. (۱۳۸۴). ازناسیون آب و فاضلاب، چاپ اول، دانشگاه علوم پزشکی گیلان، رشت.
- 16- APHA., AWWA., WPCF. (1998). *Standard method for the examination of water and wastewater*, 20th Ed. Washington, D.C., USA.
- ۱۷- بذرافشان، ا. (۱۳۸۶). "بررسی قابلیت استفاده از فرایند الکتروکواکولاسیون در حذف آفتکش دیازینون و فلزات سنگین کادمیم و کروم از محیط‌های آبی." پایان نامه دکترا، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی تهران.
- 18- Maldonado, M. I., Malato, S., Perez-Estrada, L. A., Gerjak-Xavier, Domenech, W., and peral, J. (2006). "Partial degradation of five pesticides and an industrial pollutant by ozonation in a pilot- plant scale reactor." *J. of Hazardous Materials*, 138 (2), 363-369.
- ۱۹- دانشور، ن.، ختائی، ع. ر.، سید دراجی، م. س. (۱۳۸۴). "حذف حشرهکش دیازینون از آبهای آلوده در حضور نانو ذرات ZnO سنتز شده تحت تابش نور UV-C." دهمین کنگره ملی مهندسی شیمی ایران، دانشگاه سیستان و بلوچستان.
- ۲۰- دانشور، ن.، ختائی، ع. ر.، رسولی فرد، م. ح.، و سید دراجی، م. س. (۱۳۸۶). "بررسی حذف مواد رنگی آلی از فاضلابهای صنعتی با استفاده از سه روش UV/H₂O₂, UV/H₂O₂/Fe(II), UV/H₂O₂/Fe(III)." مجله علمی پژوهشی آب و فاضلاب، ۴۳-۴۴، ۶۱-۴۰۰.