

## بررسی کارایی کربن فعال گرانولی در حذف سم ۲-۴- دی کلرو فنوکسی استیک اسید از محیط‌های آبی

مقداد پیرصاحب، کیوت شرفی، عبدا... درگاهی

نویسنده مسئول: کرمانشاه، میدان ایثار، دانشکده پزشکی، گروه بهداشت محیط [kio.sharafi@gmail.com](mailto:kio.sharafi@gmail.com)

پذیرش: ۹۰/۱۰/۲۵

دریافت: ۹۰/۰۷/۲۶

### چکیده

زمینه و هدف: ۲-۴- دی کلرو فنوکسی استیک اسید یک علف‌کش سمی بوده که سلامت انسان‌ها و حیوانات را می‌تواند از طرق مختلف به خطر بیناندازد. هدف از این مطالعه بررسی کارایی کربن فعال گرانولی در حذف ۲-۴- دی از محیط‌های آبی و همبستگی بین COD با غلظت این سم است.

روش بررسی: این پژوهش در مقیاس آزمایشگاهی انجام شده است. ابتدا اقدام به تهیه غلظت‌های مختلف سم از محلول استوک  $1000 \text{ mg/L}$  سم شد و سپس COD این نمونه‌ها اندازه‌گیری گردید. pH بهینه حذف سم توسط کربن فعال گرانولی مشخص گردیده و میزان جذب سم در غلظت‌های متغیر سم اولیه و مقادیر متفاوت کربن فعال گرانولی در pH بهینه به دست آمد.

یافته‌ها: نتایج نشان داد که ارتباط مستقیمی بین COD و غلظت سم وجود دارد. با افزایش زمان تماس در غلظت‌های متغیر سم، میزان حذف COD افزایش یافته است، به نحوی که حداکثر میزان حذف سم به ترتیب ۹۰٪ و ۸۴٪ در غلظت‌های اولیه  $50 \text{ mg/L}$  و  $100 \text{ mg/L}$  سم در زمان تماس ۵۰ دقیقه حاصل شد. pH بهینه برای حذف سم در تمامی غلظت‌های اولیه سم و کربن فعال گرانولی اضافه شده در  $\text{pH} = 6$  حاصل شد.

نتیجه‌گیری: نتیجه این بررسی نشان داد که کربن فعال گرانولی قابلیت حذف سم ۲-۴- دی تا حدود ۹۰٪ را در محیط‌های آبی دارد. همچنین بین COD و غلظت سم ۲-۴- دی ارتباط معنی‌داری برقرار بوده به طوری که می‌توان از اندازه‌گیری COD به جای اندازه‌گیری مستقیم سم استفاده نمود.

واژگان کلیدی: کربن فعال گرانولی، سم ۲-۴- دی، جذب سطحی، محیط آبی

- ۱- دکترای بهداشت محیط، دانشیار دانشکده بهداشت و عضو مرکز تحقیقات اپیدمیولوژی محیط، دانشگاه علوم پزشکی کرمانشاه
- ۲- کارشناس ارشد بهداشت محیط، مربی دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی کرمانشاه
- ۳- دانشجوی کارشناسی ارشد بهداشت محیط، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی کرمانشاه

## مقدمه

امروزه مصرف زیاد سموم و کودهای شیمیایی در جهت افزایش میزان محصولات کشاورزی در تمامی نقاط جهان، یک معضل عمده زیست محیطی و بهداشتی به حساب می آید که از راه های مختلف از جمله دفع فاضلاب ها، شست و شوی مستقیم آفت کش استفاده شده، زه کش فعالیت های کشاورزی و غیره می تواند وارد خاک شده و از آن طریق به دیگر بخش های محیط زیست منتقل شود. جذب توسط گیاهان و ورود به زنجیره غذایی، انتقال توسط باد یا قطرات حاصل از اسپری آن به مسافت های طولانی تر از منبع استفاده و ورود به بدنه آب های سطحی و زیرزمینی از موارد انتقال محسوب می شود (۱).

ورود سموم به منابع تامین آب شرب می تواند اثرات زیان بار بر سلامت انسان داشته باشد که میزان بروز اثرات زیان بار بستگی به نوع سم، زمان استفاده، مدت مواجهه، غلظت سم ورودی و میزان سمیت آن دارد (۲). ۲-۴ دی کلرو فنوکسی استیک اسید (۲-۴ دی) یک علف کش معروف و سمی از گروه فنوکسی استیک اسیدها با ویژگی های آروماتیک ضعیف بوده که از مشتقات محلول آن معمولا در سرتاسر جهان به طور گسترده برای از بین بردن علف های هرز پهن برگ در کشاورزی و همچنین در پارک ها و مراتع استفاده می شود، به طوری که براساس آمار و ارقام وزارت کشاورزی در رتبه های اول مصرف قرار دارد. مطالعات مختلف نشان می دهد که سم ۲-۴ دی، سلامت انسان ها و حیوانات را می تواند از طریق مواجهه با هوا، خاک، مواد غذایی و آب آشامیدنی آلوده به خطر بیناندازد (۳). بنابراین ضرورت دارد باقی مانده این سم در محیط زیست با روش های مناسب حذف و زدایش شود. مطالعاتی در خصوص حذف سم ۲-۴ دی در منابع آبی با استفاده از روش جذب سطحی (۴ و ۵)، فرایندهای گوناگون اکسیداسیون پیشرفته شامل واکنش فنتون (۶)، فوتو- فنتون (۷)، فرایند UV/H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (۸ و ۹)، و آنودیک فنتون (۱۱) انجام شده است. در سیستم های تامین آب (خصوصا تصفیه خانه های

آب) بایستی تمهیداتی برای حذف این سم در صورتی که مقادیر آن بیش از حداکثر مجاز برای شرب باشد مد نظر قرار گیرد که در اکثر مواقع کربن فعال به عنوان یک گزینه مهم جداسازی سم در روش جذب سطحی می تواند مطرح باشد. در خصوص کارایی کربن فعال در جداسازی این سم به طور اختصاصی تحقیقات کمی در سطح جهانی صورت گرفته است و در مطالعات انجام شده فقط برخی از عوامل موثر عملی در فرایند حذف سم ۲-۴ دی و بدون توجه به استفاده از آب تصفیه شده برای اهداف شرب، بررسی شده است (۴ و ۵). از طرفی دیگر در کشور ما تاکنون تحقیقات متمرکزی در این خصوص صورت نگرفته است. در این پژوهش سعی بر این است که کارایی کربن فعال گرانولی در حذف سم ۲-۴ دی از محیط های آبی با در نظر گرفتن عوامل موثر عملی (از قبیل اثر pH، غلظت سم، مقدار ماده جاذب و زمان تماس) بر فرایند جذب سطحی به منظور استفاده از آب تصفیه شده برای اهداف شرب مورد بررسی قرار گیرد.

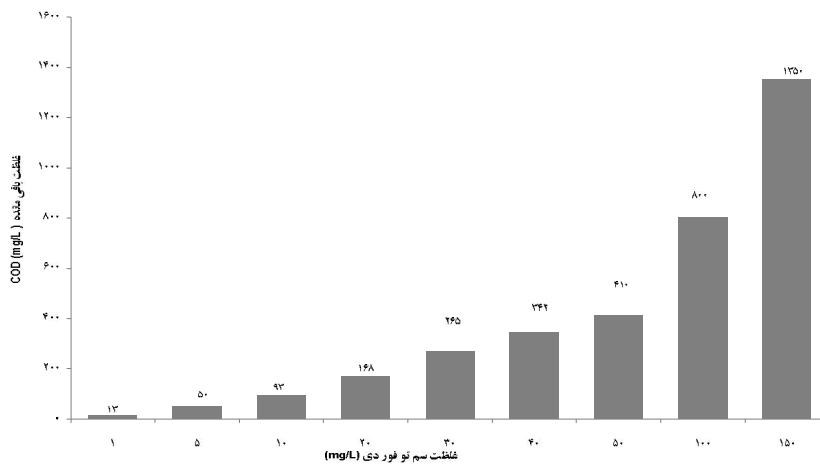
## مواد و روش ها

این مطالعه به صورت توصیفی- مقطعی است. برای انجام این تحقیق ابتدا اقدام به تهیه غلظت  $1000 \text{ mg/L}$  سم ۲-۴ دی با استفاده از محلول ۹۸% خالص سم با چگالی  $1/2 \text{ gr/cm}^3$  ساخت شرکت سیگمای امریکا گردید. کربن فعال مور استفاده از شرکت مرک آلمان خریداری شده که دارای اندازه ۲/۵ میلی متر و فوق العاده خالص بود. سپس از محلول استوک، غلظت های  $1, 5, 10, 20, 30, 40, 50, 100$  و  $150 \text{ mg/L}$  سم تهیه شده و COD این نمونه ها به دست آمد. pH بهینه جذب سم توسط کربن فعال گرانولی در pH های ۵، ۶، ۷، ۸ و ۹ و غلظت های  $100$  و  $150 \text{ mg/L}$  سم و نیز افزودن ۰/۵، ۱، ۱/۵، ۲ و ۳ گرم از کربن فعال گرانولی و قرار دادن نمونه ها بر روی شیکر اندازه گیری گردید. در مراحل بعدی غلظت های متغیر سم و مقادیر مختلف کربن فعال گرانولی در pH بهینه حاصل از مراحل قبلی برای دستیابی به حداکثر جذب سطحی

سم و مقدار بهینه افزایش کربن فعال گرانولی مورد سنجش قرار گرفت. برای تعیین مدت زمان بهینه به ۶ بشر mg/L ۵۰، ۱۰۰ و ۱۵۰ سم ۲-۴-دی و ۳ گرم کربن فعال گرانولی در زمان‌های تماس به ترتیب ۵، ۱۰، ۲۰، ۳۰، ۴۰ و ۵۰ دقیقه اضافه گردید و توسط شیکر محتویات بشرها کاملاً به هم زده شد. در مرحله بعد به ۵ بشر mg/L ۱۰، ۲۰، ۳۰، ۴۰، ۵۰ سم ۲-۴-دی و ۱، ۲، ۳، ۴، ۵ و ۱۰ گرم کربن فعال در pH = ۶ اضافه گردیده و مقدار COD آنها اندازه‌گیری شد. جهت تنظیم pH نمونه‌ها از اسید کلریدریک و هیدروکسید سدیم ۰/۱ نرمال استفاده شد. تعداد کل نمونه‌های انجام شده در این مطالعه ۳۷۵ نمونه بوده که پس از انجام هر آزمایش، COD نمونه‌ها اندازه‌گیری گردید. هر متغیر در هر شرایط آزمایش (مثلاً

pH = ۶ در یک غلظت مشخص سم و یا در مقدار مشخص جاذب) سه مرتبه مورد بررسی قرار گرفته که نتیجه آن به صورت میانگین ارایه شده است. روش اندازه‌گیری COD به روش رفلکس بسته و توسط راکتور COD مدل HACH انجام شد و همچنین برای اندازه‌گیری pH از دستگاه pH meter طبق روش‌های استاندارد استفاده گردید (۱۲).

برای تعیین میزان همبستگی بین COD و غلظت سم از آزمون تعیین ضریب همبستگی پیرسون و برای نشان دادن اختلاف معنی داری بین راندمان‌های حاصل در حذف سم براساس مقادیر مختلف هر متغیر (pH، زمان تماس، غلظت اولیه سم و مقدار جاذب) از آزمون ANOVA یک طرفه با استناد به سطح معنی‌داری  $\alpha = 0/05$  استفاده شد.

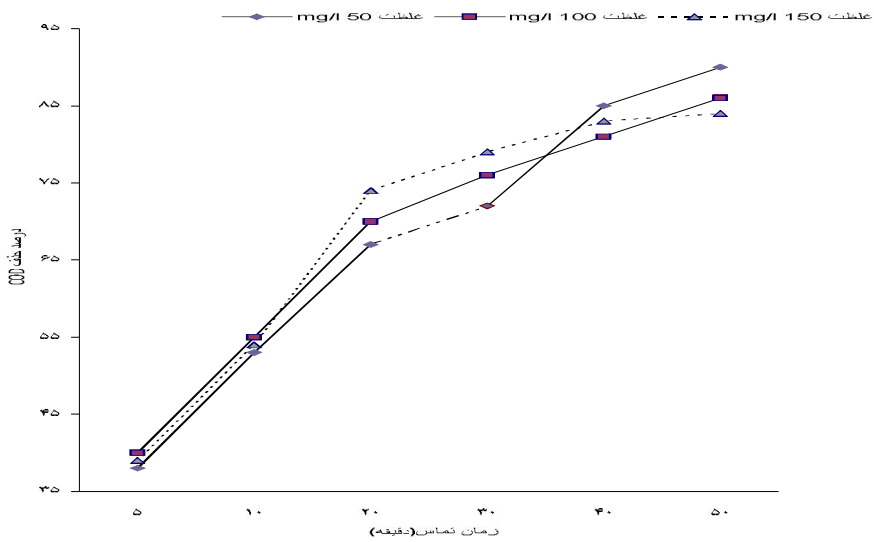


شکل ۱: ارتباط غلظت سم ۲-۴-دی با میزان COD آنها

## یافته‌ها

نتایج آزمایشات انجام گرفته به طور خلاصه در شکل‌های ۱-۵ نشان داده شده است. شکل ۱ ارتباط بین COD و غلظت سم ۲-۴-دی، شکل ۲ اثر زمان تماس بر میزان حذف COD با استفاده از کربن فعال گرانولی در غلظت‌های مختلف سم، شکل ۳ میزان COD حذف شده در pH های مختلف با مقادیر متفاوت کربن فعال و غلظت سم mg/L ۱۰۰، شکل ۴ میزان

نتایج آزمایشات انجام گرفته به طور خلاصه در شکل‌های ۱-۵ نشان داده شده است. شکل ۱ ارتباط بین COD و غلظت سم ۲-۴-دی، شکل ۲ اثر زمان تماس بر میزان حذف COD با استفاده از کربن فعال گرانولی در غلظت‌های مختلف سم، شکل ۳ میزان COD حذف شده در pH های مختلف با مقادیر متفاوت کربن فعال و غلظت سم mg/L ۱۰۰، شکل ۴ میزان

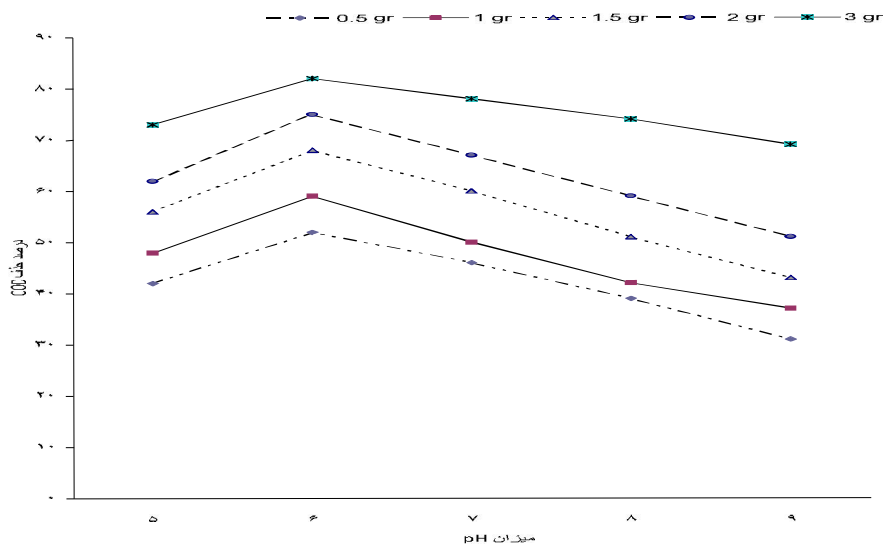


شکل ۲: اثر زمان تماس بر میزان حذف COD در غلظت‌های مختلف سم با استفاده از ۳ گرم کربن فعال گرانولی

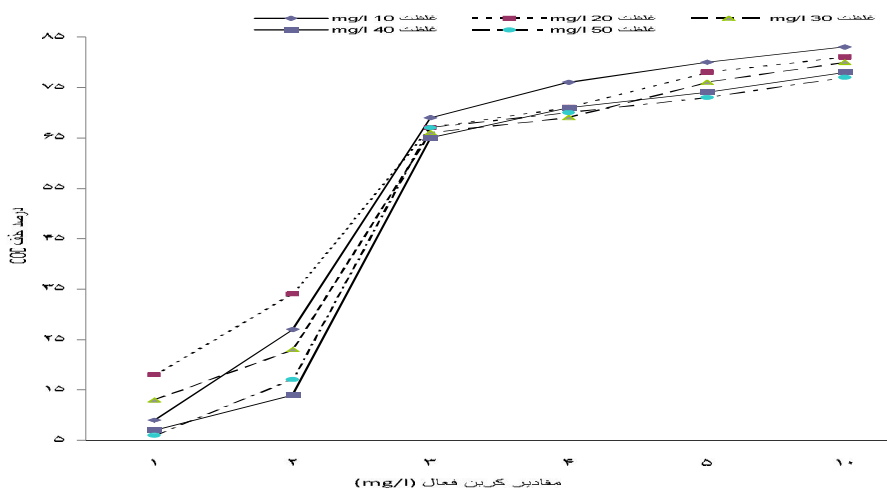
### بحث

نتایج بیانگر آن است که با افزایش میزان سم ۲-۴-دی، غلظت COD افزایش یافته، به طوری که همبستگی کامل مستقیمی بین COD و غلظت سم وجود دارد و نتایج آزمون آماری نیز

براساس شرایط آزمایش مربوط به هریک از آنها (pH، غلظت سم، مقدار ماده جاذب و زمان تماس) اختلاف معناداری وجود دارد ( $P < 0/05$ ) و ضریب همبستگی پیرسون، بین غلظت سم و مقدار COD، ۹۹/۸٪ حاصل شد.



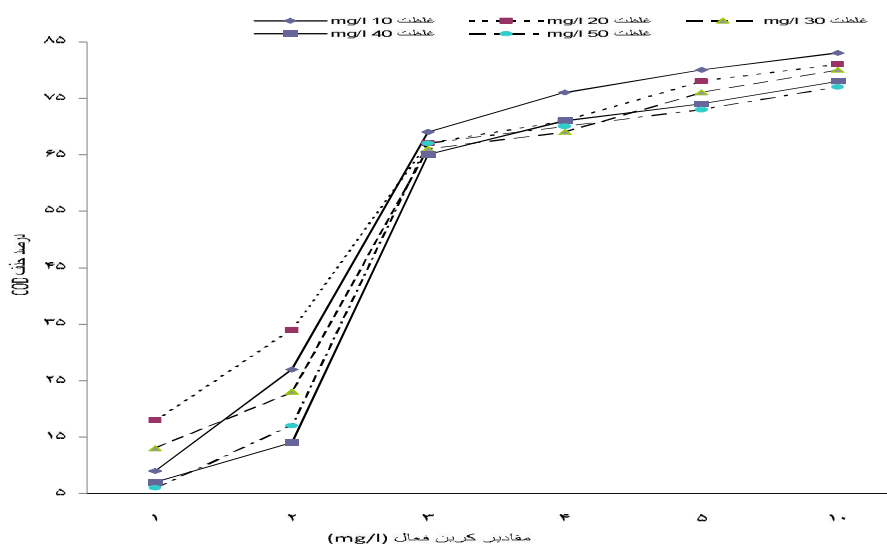
شکل ۳: میزان COD حذف شده در pH های مختلف با مقادیر متفاوت کربن فعال و غلظت سم ۱۰۰ mg/L



شکل ۴: میزان COD حذف شده در pH ثابت ۶ و ۷ با مقادیر ثابت کربن فعال و غلظت سم ۱۵۰ mg/L

غلظت ۱۰۰ mg/L معادل ۸۴٪ می‌باشد. مطالعه Buenrostro و همکاران نشان داد که میزان حذف سم ۲-۴-دی توسط بیوراکتور غشایی با افزایش زمان تماس، افزایش یافته که با نتایج این مطالعه مطابقت دارد (۱۳). نتایج تحلیل حاصل از آزمون آماری ANOVA یک طرفه نشان داد که میزان کارایی جاذب در حذف سم در غلظت ثابت سم اولیه ۱۰۰ mg/L

مبین این موضوع است. بنابراین می‌توان از آزمایش COD برای اندازه‌گیری باقی‌مانده سم در این تحقیق استفاده نمود. با افزایش زمان تماس در تمامی غلظت‌های سم ۲-۴-دی، میزان حذف سم افزایش یافته است. بیشترین میزان حذف در زمان تماس ۵۰ دقیقه بوده به طوری که در این زمان تماس میزان حذف سم در غلظت ۵۰ mg/L حدود ۹۰٪ و در



شکل ۵: میزان COD حذف شده با مقادیر متفاوت کربن فعال و غلظت‌های مختلف سم

### تشکر و قدر دانی

مولفین این مقاله بر خود لازم می‌داند از زحمات تمامی همکاران آزمایشگاه شیمی آب و فاضلاب دانشکده بهداشت تشکر و قدردانی نمایند.

و در pH های مختلف و مقادیر متفاوت کربن فعال یکسان نبوده و اختلاف معناداری را نشان می‌دهد ( $P < 0.05$ ) به طوری که pH بهینه برای حذف سم ۲-۴ دی در تمامی مقادیر متفاوت کربن فعال گرانولی اضافه شده،  $pH = 6$  بوده که بیشترین میزان حذف در pH مذکور معادل ۸۲ درصد و در ۳ گرم جاذب حاصل شد. مطالعه Diaz-Flores و همکاران در خصوص حذف سم ۲-۴ دی توسط کربن فعال پارچه‌ای pH های ۴، ۶، ۸ و ۱۰ نشان داد که بیشترین حذف سم در pH برابر ۴ می‌باشد (۱۴). مطالعه Buenrostro و همکاران در خصوص حذف سم ۲-۴ دی توسط بیوراکتور غشایی با بستر آکنده از کربن فعال گرانوله در pH های ۶، ۷، ۸ نشان داد که بیشترین حذف سم در pH برابر ۸ می‌باشد (۱۳). دلیل عمده اختلاف در این پژوهش‌ها به روش حذف سم برمی‌گردد، به طوری که در مطالعه بیوراکتور غشایی حذف سم به طریق بیولوژیکی بوده و میکروب‌ها در pH خنثی و تا حد کمی قلیایی بیشترین تجزیه مواد آلی را انجام می‌دهند.

### نتیجه گیری

بررسی اثر همزمان تغییر غلظت سم و کربن فعال گرانولی بر کارایی حذف سم توسط سیستم جذب سطحی نشان داد که با افزایش غلظت سم، میزان جذب در یک مقدار مشخص کربن فعال اضافه شده تغییر زیادی نداشته ولی چنانچه مقدار کربن فعال گرانولی نیز افزایش یابد، میزان جذب سم و در نتیجه حذف آن روند افزایشی پیدا می‌کند. طبق مطالعات Chingombe و همکاران، Aksu و kabaskal و همچنین Diaz-Flores و همکاران که از کربن فعال برای جذب سم ۲-۴ دی از آب استفاده کرده بودند، مشاهده گردید که کربن فعال برای جذب این سم کارایی مناسبی دارد (۴، ۵ و ۱۴).

### منابع

1. Hicham E H, Bakouri Morillo J, Ouassini A. Potential use of organic waste substances as an ecological technique to reduce pesticide ground water contamination. *Journal of Hydrology*. 2008; 353: 335-342.
2. Fireston J A, smith-weller T, Fraklin G S, Wanson P. Pesticides and risk of Parkinson disease: A population-based case- control study. *Archives of Neurology*. 2005; 62: 91-95.
3. Balague C E, Ruiz C S, Rey R. Effect of herbicide 2,4- dichlorophenoxyacetic acid on uropathogenic *Escherichia coli* virulence factors, *Journal of Toxicology*. 2002; 177:143-155.
4. Aksu Z, Kabasakal E. Batch adsorption of 2, 4-dichlorophenoxy-acetic acid (2, 4-D) from aqueous solution by granular activated carbon. *Journal of separation and purification*. 2008; 35: 223-240.
5. Chingombe P, Saha B, Wakeman R J. Effect of surface modification of an engineered activated carbon on the sorption of 2,4-dichlorophenoxy acetic acid and benazolin from water. *Journal of colloid and interface science*. 2006; 297: 434-442.
6. Pignatello J. Dark and Photoassisted Fe<sup>3+</sup>-catalyzed degradation of chlorophenoxy herbicides by hydrogen peroxide. *Journal of Environmental science & Technology*. 1992; 26: 944-951.
7. Sun Y F, Pignatello J. Photochemical reactions involved in the total mineralization of 2,4-D by Fe<sup>3+</sup>/H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>/UV. *Journal of colloid and interface science*. 1993; 27: 304-310.
8. Alfano O M., Brandi R J and Cassano A E. Degradation kinetics of 2, 4-D in water employing hydrogen peroxide and UV radiation. *Journal of Chemical Engineering*. 2001; 82: 209-218 .
9. Chu W. Modeling the quantum yields of herbicide 2,4-D decay in UV/H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> process. *Journal of Chemosphere*. 2000; 44: 935-941.
10. Robert A N. *The Wiley Encyclopedia of Environmental pollution and clean up*. 3th ed. New York: John Wiley & Sons; 1999.
11. Brillas E, Calpe J C, Casado J. Mineralization of 2, 4-D by advanced electrochemical oxidation processes. *Journal of Water Research*. 2000; 34: 2253-2262.
12. APHA, AWWA, WPCF. *Standard method for the examination of water and wastewater*. 19th Ed, Washington. D.C, 2005.
13. Buenrostro-Zagal J F, Ramírez-Oliva A, Caffarel-Méndez S. Treatment of a 2,4 dichlorophenoxyacetic acid (2,4-D) contaminated wastewater in a membrane bioreactor. *Journal of Water Science and Technology*. 2000; 42:185-192.
14. Diaz-Flores P E, Leyva-Ramos R, Rangel-Mendez J R, Michel Ortiz M, Guerrero-Coronado R M, Mendoza-Barron J. Adsorption of 2,4-dichlorophenoxyacetic acid from aqueous solution on activated carbon cloth. *Journal of Environmental Engineering and Management*. 2006; 16: 249-257 .

## **Performance of Granular Activated Carbon to 2,4-Dichlorophenoxy Acetic Acid Removal from Aqueous Environments**

Meghdad Pirsahab, \*Kiumars Sharafi, Abdollah Dargahi

Environmental Health Engineering, Faculty of Public Health, Kermanshah University of Medical Sciences, Kermanshah, Iran

Received: 18 October 2011 Accepted: 15 January 2012

### **ABSTRACT**

**Background and Objectives:** 2, 4-dichlorophenoxy acetic acid is a well-known herbicide which can be dangerous for both human and animal health in different ways such as its presence in drinking water. This study aimed at Performance of granular activated carbon to 2-4-D removal from aqueous solution and assessing the relationship between COD and 2-4-D concentration

**Materials and Methods:** This study is a lab-scale study. Firstly, different 2-4-D concentrations were prepared from Stock solution (1000 mg/L), and then their CODs were measured. Optimum pH for 2-4-D removal was determined and its absorption rate at different concentrations was measured.

**Results:** Results showed a clear relationship between COD and 2-4-D concentration. On the other hand, COD removal increased as time elapsed, so that maximum removal 90% and 84% at initial 2-4-D concentrations of 50 and 100 mg/L were observed at contact time of 50 min respectively. Optimum pH for all concentrations was determined as 6.

**Conclusion:** According to present study it can be concluded that activated carbon have be up to 90% of 2-4-D removal from water environment. In addition, a significant relationship was observed between COD and 2-4-D concentration, so that direct measurement of COD can be used instead of 2-4-D measurement.

**Keywords:** Granular activated carbon, Toxin 2-4-D, Adsorption, Aqueous environment

---

\*Corresponding Author: *kio.sharafi@gmail.com*

Tel: +98 831 8262052, Fax: +98 831 8263048