

مقایسه کارایی نانولوله‌های کربنی تک دیواره و چند دیواره در حذف آرسنیک از محلول‌های آبی

علی نقی زاده^{۱*}، الهام درخشانی^۲، الله بخشش جاوید^۳

۱. گروه مهندسی بهداشت محیط، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی بیرجند، بیرجند، ایران
 ۲. گروه مهندسی بهداشت محیط، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی شیبد بشتی، تهران، ایران
 ۳. گروه مهندسی بهداشت محیط، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی شاهرود، شاهرود، ایران
 * نویسنده مسئول. تلفن: ۰۵۶۱ ۸۸۲۵۴۶۱ - فکس: ۰۵۶۱ ۸۸۲۵۸۶۹. ایمیل: al.naghizadeh@yahoo.com

چکیده

زمینه و هدف: حضور آرسنیک در منابع آب منجر به ظهور مشکلات مختلفی از جمله مشکلات پوستی، سرطان، فشار خون و ... می‌شود. هدف از این مطالعه، بررسی مقدار حذف آرسنیک از محلیت‌های آبی با استفاده از نانولوله‌های کربنی در یک ستون جذب پیوسته بود.

روش کار: این مطالعه از نوع کاربردی و با مقایسه قبل و بعد بود. متغیرهای مستقل این پژوهش شامل دوز نانولوله‌های کربنی، مدت زمان تماس و نقطه شکست بود که تاثیر این پارامترها بر روی ظرفیت جذب آرسنیک مطالعه شد.
یافته‌ها: نتایج این تحقیق نشان داد که ظرفیت جذب نانولوله‌های کربنی تک دیواره و چند دیواره به ترتیب حدود ۱۴۸ و ۹۵ میلی گرم بر گرم است. همچنین داده‌های آزمایشگاهی با استفاده از مدل ایزوترم فرونالیچ و لانگمویر مورد تجزیه و تحلیل قرار گرفت. داده‌های تعادلی نشان داد که مدل ایزوترم لانگمویر برای توصیف رفتار جذب آرسنیک روی نانولوله‌های کربنی بهترین تطبیق را دارد.

نتیجه‌گیری: با استفاده از نتایج این مطالعه می‌توان به این نتیجه رسید که نانولوله‌های کربنی را می‌توان به عنوان یک جاذب موثر برای حذف آرسنیک از محلول‌های آبی با حجم بالا مورد استفاده قرار داد.

واژه‌های کلیدی: مقایسه جذب، آرسنیک، نانولوله کربنی

پذیرش: ۹۲/۸/۱۷

دریافت: ۹۲/۶/۲۸

مقدمه

بیماران سرطان‌های پوست نیز دیده شده است. مطالعات مختلف نشان می‌دهد که بعضی از بیماری‌های داخلی از جمله سرطان کلیه، مثانه، کبد، ریه و سایر اعضای بدن ناشی از مصرف آرسنیک می‌باشد (۱).

بهطور کلی آرسنیک به دو شکل آلی و معدنی در طبیعت وجود دارد. گونه‌های آلی آرسنیک عمدهاً در مواد غذایی یافت می‌شوند. آرسنیک معدنی، در حالت دو ظرفیتی به صورت آرسنیت (III) و

آرسنیک (As) یکی از عناصری است که به طور طبیعی در مواد غذایی، آب و هوا موجود است. در گذشته آرسنیک به عنوان یک سم قوی شناخته می‌شد، برخی از مطالعات روی حیوانات نشان می‌دهد که آرسنیک در غلظت‌های پایین، یک ماده مغذی ضروری برای بدن است. مصرف آرسنیک توسط مواد غذایی باعث بیماری‌های پوستی خوش خیم مانند کراتوسیس و هیپو و هایپر پیگماتانتسیون شده و در برخی از

پایین آرسنیک در آنها است. همچنین ممکن است نیاز به پیش اکسیداسیون داشته باشد. این فرآیندها به منظور حذف متوسط آرسنیک (III) به کار می روند و برای حذف بیشتر گاهی نیاز به فیلتراسیون و تهشیینی دارند.

معایب تکنولوژی تبادل یونی شامل هزینه بالای مدیا، تکنولوژی بالای بهره برداری، تعمیر و نگهداری است. همچنین احیاء رزین های تبادل یونی مشکلات دفع لجن را به همراه داشته و حذف آرسنیک (III) در آنها مشکل خواهد بود (۱۴-۱۵).

فناوری های غشایی مانند نانوفیلتراسیون، اسمز معکوس و الکترودیالیز سرمایه گذاری اولیه و هزینه های اجرای بالایی دارند و در برخی موارد فرآیندهای پیش تهییه نیز مورد نیاز است. در این روش حجم کمی آب از غشا عبور کرده و فاضلابی سمی تولید خواهد شد (۱۶-۱۷).

در این بین روش جذب یکی از موثر ترین روش های انتخابی جای خود را کسب کرده است. بکار گیری مواد جاذب بیولوژیکی، اکسیدهای معدنی، کربن فعال یا پلیمرها و رزین ها این واکنش را تسريع می نماید (۱۸).

در سال های اخیر فناوری نانو، انواعی از مواد نانو را به صنعت آب معرفی کرده است که در حذف بسیاری از آلاینده ها کارایی زیادی داشته اند. جاذبهای نانو مانند نانولوله های کربنی (CNTs) مواد پلیمری مانند دندانیم رها و زئولیت ها دارای قدرت جذب فوق العاده بالایی هستند که برای حذف فلزات سستی، مواد آلی و ناخالصی های بیولوژیکی بکار می روند (۱۹).

نانولوله های کربنی ورق های گرافنی هستند که به صورت لوله های استوانه ای به دور هم پیچیده شده اند. انواع مختلفی از نانولوله های کربنی شامل تک دیواره (SWCNTs)، دو دیواره (DWCNTs) و یا چند دیواره (MWCNTs) در بازار موجود است (۲۰).

آرسنات (V) وجود دارد. در آب های زیرزمینی طبیعی آرسنیت (III) و در آب های سطحی آرسنات (V) غالب است (۲). حضور آرسنیک در آب های طبیعی به عنوان یک مشکل جیانی شناخته شده است. اخیراً در مطالعات مختلف آلدگی آرسنیک در کشورهایی مانند چین، آمریکا، شیلی، بنگلادش، تایوان، مکزیک، آرژانتین، لهستان، کانادا، مجارستان، نیوزلند، ژاپن و هند گزارش شده است (۳-۶). سازمان بهداشت جهانی^۱ WHO میزان مجاز آرسنیک را ۱۰ ppb برای آب آشامیدنی تعیین کرده است. با این حال بعضی از کشورها مانند بنگلادش و چین همچنان از همان استاندارد قبلی WHO یعنی ۵۰ ppb پیروی می کنند. در سال ۲۰۰۱ سازمان حفاظت محیط زیست (EPA) استانداردی را منتشر کرد که در آن حد مجاز آرسنیک در آب آشامیدنی ۱۰ ppb تعیین شد و بر این اساس دستورالعملی صادر کرد که کلیه تامین کنندگان عمومی آب را ملزم به کاهش آرسنیک از ۵۰ ppb به ۱۰ ppb می نمود که این الزام از اول ژانویه ۲۰۰۶ اجرا یی گردید (۷).

با توجه به مشکلات مذکور حذف آرسنیک از منابع آب در اولویت برنامه های پیدا شتی قرار دارد. از مهم ترین تکنولوژی های حذف آرسنیک در آب های آشامیدنی می توان به روش های اکسیداسیون / ترسیب، انعقاد و فیلتراسیون، الکترو کواگولاسیون، ترسیب همزمان، تکنولوژی های غشایی، تبادل یونی و فرآیندهای جذب اشاره کرد (۸-۹).

فرایند اکسیداسیون / ترسیب عمدتاً در حذف آرسنیک (V) به کار می رود. علاوه بر این مشکل عده فرآیند فوق، نیاز به مرحله اکسیداسیون و نیاز به کنترل دقیق pH می باشد (۱۰-۱۱).

فرآیندهای کواگولاسیون، الکترو کواگولاسیون و ترسیب همزمان، تولید لجنی سمی می کنند. یکی دیگر از مشکلات عده این فرآیندها میزان حذف

^۱ World Health Organization

مخلوط گردید. پس از این مدت نانولوله‌ها چندین بار با آب مقطر شستشو شدند تا pH محلول نهایی تقریباً به حالت خنثی درآید. سپس نانولوله‌های کربنی خالص‌سازی شده در دمای ۴۰ درجه سلسیوس به مدت یک شب در حالت خلاء خشک گردید. برای حذف کربن آمورف از سطح نانولوله‌ها، از کوره‌هایی با دمای ۴۰۰ درجه سلسیوس و مدت زمان ۳۰ دقیقه استفاده شد.

تهیه محلول استوک آرسنیک

محلول استوک آرسنیک (V) با حل کردن مقدار معینی از Na_2HASO_4 در حجم‌های مشخصی از آب دو بار تقطیر تهیه شد. به منظور نگهداری محلول استوک از HNO_3 استفاده شد. در این مطالعه میزان آرسنیک با استفاده از دستگاه ICP-7500 Agilent آندازه گیری شد.

تعیین خصوصیات نانولوله‌های کربنی

خصوصیات سطحی نانولوله‌های کربنی با استفاده از میکروسکوپ الکترونی^۳ (SEM) مجهز به اسپکترومتر پخش اشعه ایکس^۴ (EDS)، پراش اشعه X^۴ (XRD)، و روش BET تعیین گردید. همچنین تصاویر SEM توسط میکروسکوپ الکترونی LEO VP 1530 مجهز به آنالیزور پخشی انرژی اشعه X تهیه شد. پراش اشعه X توسط یک دیفراکتومتر X-PHILIPS MPD X'Pert PW3040 (ساخت کشور هلند) در دمای ۲۵ درجه سلسیوس انجام گرفت.

$$(k=1.5406\text{\AA})$$

آزمایش‌های ستون جذب بیوسته

آزمایش جذب سطحی در یک سیستم جذب پیوسته با استفاده از آرسنیک به عنوان ماده جذب‌شونده و نانولوله‌های کربنی به عنوان جاذب انجام گرفت.

شکل ۱ شماتیکی از پایلوت جذب پیوسته مورد استفاده در این مطالعه را نشان می‌دهد.

خصوصیات شاخص نانولوله‌های کربنی مانند نسبت مساحت سطحی بالا خواص برتر مکانیکی، الکتریکی و حرارتی، آنها را برای بسیاری از کاربری‌ها گزینه مناسبی قلمداد کرده است. همچنین نانولوله‌های کربنی خاصیت جذب بسیار خوبی برای ترکیبات مختلف آلی و یون‌های معدنی از خود نشان داده‌اند (۲۱).

هدف این مقاله، بررسی ظرفیت جذب نانولوله‌های کربنی تک دیواره و چند دیواره در حذف آرسنیک از محلول آبی برای رسیدن به کیفیتی مطابق با استانداردهای آب آشامیدنی است.

روش کار

سنتز و خالص‌سازی نانولوله‌های کربنی

نanolوله‌های کربنی با فناوری رسوب‌دهی بخار شیمیایی (CVD)^۱، در مرکز تحقیقات نانوتکنولوژی پژوهشکده صنعت نفت ایران تولید گردید. برای سنتز نانو لوله‌های کربنی، واکنش‌های کاتالیستی در حضور Co-Mo/MgO به عنوان کاتالیزور انجام شد. روش CVD در یک کوره افقی که دارای یک لوله کوارتز بود، صورت یذیرفت.

کاتالیست در داخل یک شیشه کوارتز قرار داد شد و به منظور کاهش مصرف کاتالیزور، ابتدا کاتالیزور در جریان هیدروژن مورد پالایش قرار گرفت. واکنش‌ها با استفاده از گاز متان به عنوان منبع کربن و گاز هیدروژن به عنوان گاز حامل انجام شد. در نهایت کوره تحت اتمسفر نیتروژن تا دمای اتاق خنک شد و محصول نهایی یا همان نانولوله‌های کربنی سیاه رنگ شکل گرفت.

به منظور خالص سازی و از بین بردن نانو کاتالیست های فلزی از روی نانولوله های کربنی، محصلو نهایی با محلول ۳۷ درصد اسید هیدروکلریک در دمای محیط به مدت ۱۶ ساعت

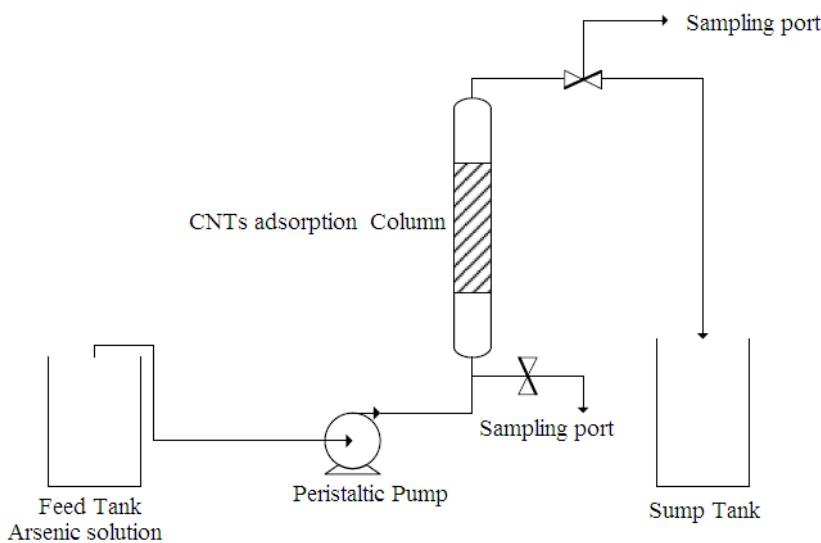
² Scanning Electron Microscope

³ Scanning Electron Microscope ³ Dispersive X-Ray Spectrometer

4 Dispersive X-Ray Diffraction

X Ray Diffraction ⁵Brunauer, Emmett and Teller

¹ Chemical Vapor Deposition (CVD)



شکل ۱. شماتیکی از پایلوت آزمایشگاهی جذب پیوسته

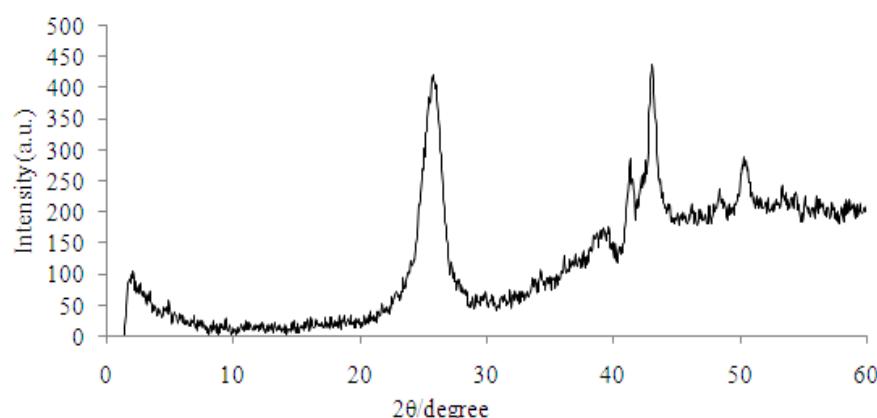
ICP-MS 7500 آنالیز شد. در این مطالعه تمام آزمایش‌ها در دمای ۲۵ درجه سلسیوس انجام گرفت.

یافته ها

طیف پراش اشعه X در نانولوله‌های کربنی در شکل ۲ نشان داده شده است. همان‌طور که در شکل ۲ مشاهده می‌گردد، دو نقطه حداکثر در ۲۵ و ۴۳ درجه بوده که مربوط به ساختار گرافنی نانولوله‌های کربنی است.

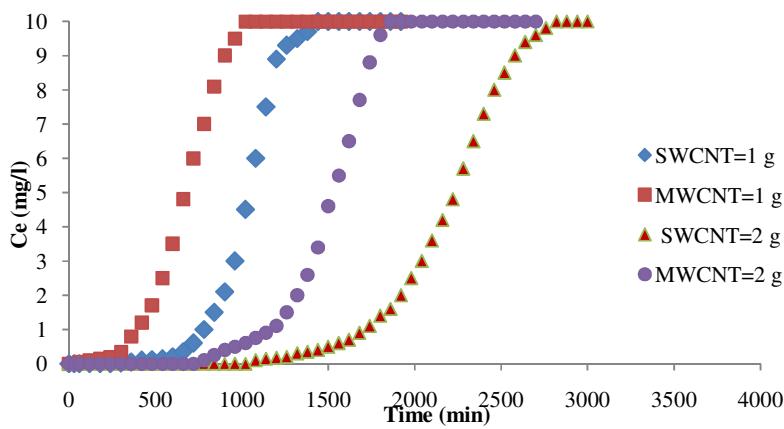
یک گرم از هر نوع از نانولوله‌های کربنی در داخل یک ستون قرار داده شد. قطر داخلی ستون ۱۲ میلی‌متر و ارتفاع آن ۱۰۰ میلی‌متر بود. جهت حذف ناخالصی‌ها و حباب‌های هوای موجود در ستون، قبل از هر آزمایشی ستون با آب مقطر شستشو داده می‌شد.

محلول آرسنیک با غلظت مشخص با دبی ۱۵ میلی‌لیتر بر دقیقه به قسمت بالای ستون پمپ می‌شد. سپس نمونه‌های سیال خروجی جمع‌آوری شده از ستون در فواصل زمانی معین برای تعیین غلظت‌های مختلف آرسنیک توسط دستگاه Agilent



شکل ۲. طیف پراش اشعه X در نانولوله‌های کربنی

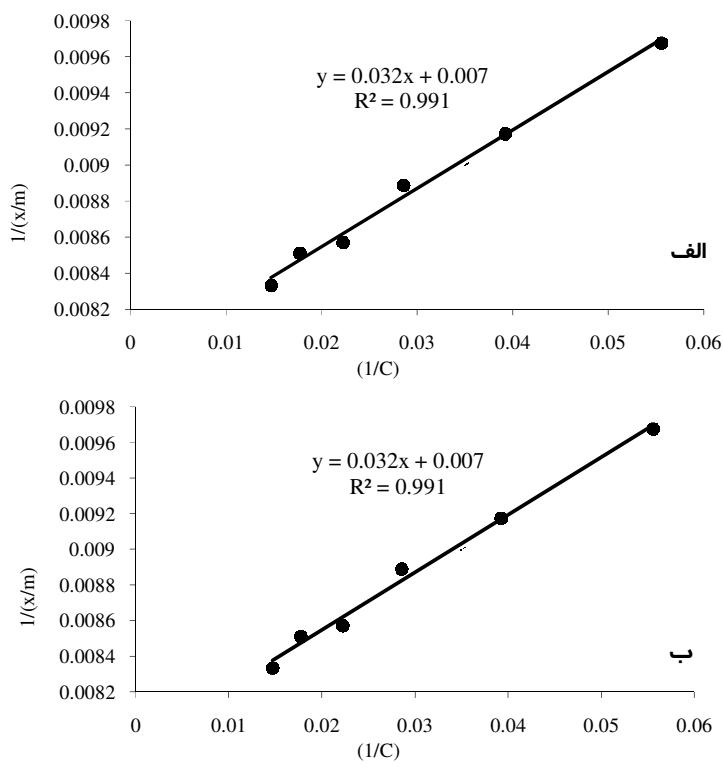
منحنی شکست جذب آرسنیک بر روی نانولوله‌های کربنی و اثر جرم نانولوله‌های کربنی در شکل ۳ نشان داده شده است.



شکل ۳. منحنی شکست و اثر جرم نانولوله‌های کربنی در حذف آرسنیک

آزمایشگاهی در دمای ۲۵ درجه سانتیگراد به دست آمده است، نشان می‌دهد. پارامترهای ایزووترم تعیین شده در جدول ۱ آورده شده است.

نتایج حاصل از این مطالعه نشان داد که طرفیت جذب نانولوله‌های کربنی تک و چند جداره به ترتیب ۱۶۸ و ۹۵ میلی گرم بر گرم بود. شکل ۴ مدل ایزووترم فروندلیج و لانگمویر را که با استفاده از داده‌های



شکل ۴. (الف) ایزووترم جذب آرسنیک در نانولوله‌های کربنی (لانگمویر) (ب) ایزووترم جذب آرسنیک توسط نانولوله‌های کربنی (فروندلیج)

جدول ۱. ثابت های مدل های ایزو قدرم برای جذب آرسنیک توسط نانولوله های کربنی

ایزو قدرم لانگموئر			ایزو قدرم فرون دلیچ			
q_m (mg/g)	b (L/mg)	R^2	K_f (mg/g)	(mg/L) ⁿ	n	R^2
126.58	0.24	0.99	75.8		9.07	0.97

جادب ها مهیا می شود، بنابراین مقدار کل آرسنیک جذب شده روی بستر افزایش می یابد. این نتایج مطابق با مطالعات نقی زاده و همکاران (۱۸) و گوپتا و همکاران (۲۲) است.

مطالعات ایزو قدرم

برای مطالعه ایزو قدرم جذب، داده های آزمایش با استفاده از معادلات ایزو قدرم فرون دلیچ و لانگمویر مورد تجزیه و تحلیل قرار گرفت. اشکال خطی این معادلات را می توان به شرح زیر بیان نمود:

$$\frac{C_e}{Q_e} = \frac{1}{Q_{max} K_L} + \frac{C_e}{Q_{max}}$$

$$\ln Q_e = \left(\frac{1}{n} \right) \ln C_e + \ln K_F$$

که در آن Q_e غلظت آرسنیک تعادلی در فاز جامد بر حسب (mg/g) , Q_{max} ماکزیمم مقدار جذب سطحی بر حسب (mg/g) , K_L ثابت تعادل جذب سطحی لانگمویر بر حسب (L/mg) , K_F ثابت فرون دلیچ بر حسب $(mg^{1-1/n} L^{1/n})$ که نشان دهنده ظرفیت جذب سطحی و n ثابتی که نشان دهنده شدت جذب سطحی است (۲۳).

با توجه به شکل ۴ و جدول ۱ و با توجه به مقادیر ضرایب رگرسیون خطی، مدل لانگمویر برای داده های جذب در محدوده غلظت موردن مطالعه با $R^2 = 0.99$ در مقایسه با مدل فرون دلیچ با $R^2 = 0.97$ مناسبتر است. این یافته ها با نتایج گزارش شده توسط کوندو^۱ و همکاران (۲۴) و وسیع الدین^۲ و همکاران (۲۵) مطابقت دارد.

بحث

ساختار منحنی شکست

شكل منحنی شکست و زمان نقطه شکست از عوامل موثر در توصیف رفتار دینامیک ستون هستند. زمان شکست با علامت اختصاری (t_b) نشان داده می شود که در آن غلظت ماده جاذب در جریان خروجی از ستون جذب به ۵٪ از غلظت ورودی می رسد و زمان اشباع (t_s) مربوط به زمانی است که بستر اشباع می شود. به عبارت دیگر در زمان اشباع ستون جذبی در بستر رخ نخواهد داد. منحنی شکست با رسم تغییرات غلظت رنگ خروجی به عنوان یکتابع از زمان به دست آمده است.

اثر جرم نانولوله های کربنی

اثر جرم نانولوله های کربنی در حذف آرسنیک با آزمایش ۱ و ۲ گرم از نانولوله های کربنی در غلظت ثابت ۱۰ میلی گرم در لیتر آرسنیک و سرعت جریان ۱۵ میلی لیتر در دقیقه با توجه به مطالعات گذشته مورد بررسی قرار گرفت.

شکل ۳ منحنی جذب آرسنیک بر روی نانولوله های تک جداره و چند جداره با جرم های ۱ و ۲ گرم را نشان می دهد. همانطور که در شکل ۳ نشان داده شده است، با افزایش جرم نانولوله های کربنی، حجم محلول تصفیه شده قبل از نقطه شکست به طور قابل ملاحظه ای افزایش می یابد.

مقایسه منحنی های رسم شده نشان می دهد که کاهش بار جاذب از ۲ به ۱ گرم باعث کاهش زمان شکست، زمان اشباع و در کل میزان آرسنیک جذب شده می شود، که این امر با توجه به کاهش تعداد سایت های فعال در بستر جذب سطحی آرسنیک قابل توجیه است. با افزایش جرم جاذب سایت های فعال بیشتری برای جذب آرسنیک بر روی

¹ Kundu

² Wasiuddin

نانولوله‌های کربنی موثرتر واقع می‌شود. داده‌های تعادلی نشان داد که مدل ایزووترم لانگمویر بهترین نتیجه را برای توصیف جذب آرسنیک بر روی نانولوله‌های کربنی دارد.

نتیجه‌گیری

جذب پیوسته آرسنیک در یک ستون با بستر ثابت با استفاده از نانولوله‌های کربنی به عنوان جاذب مورد مطالعه قرار گرفت. بررسی اثر جرم نانولوله‌های کربنی نشان داد که جذب آرسنیک در جرم‌های بالاتر

References

- 1- Lomaquahu ES, Smith AH. Feasibility of new epidemiology studies on arsenic exposures at low levels. AWWA Inorganic Contaminants Workshop. San Antonio. 1998; 186-189.
- 2- Burkell RS, Stoll RC. Naturally occurring arsenic in sandstone aquifer water supply wells of North Eastern Wisconsin. Ground Water Monit Remediat. 1999; 19(2):114-121.
- 3- Mondal P, Majumder CB, Mohanty B. Laboratory based approaches for arsenic remediation from contaminated water: recent developments. J Hazard Mater. 2006; 137(1): 464-479.
- 4- Meenakshi RCM. Arsenic removal from water: a review. Asian J Water Environ Pollut. 2006; 3(1):133-139.
- 5- Wickramasinghe SR, Binbing H, Zimbron J, Shen Z, Karim MN. Arsenic removal by coagulation and filtration: comparison of ground waters from United States and Bangladesh. Desalination. 2004; 169: 231-244.
- 6- Hossain MF. Arsenic contamination in Bangladesh-an overview. Agric Ecosyst Environ. 2006; 113(1-4): 1-16.
- 7- USEPA, Arsenic. Final Rule, Federal Register. 2001; 66(14): 6976-7066.
- 8- Luong TV, Guifan S, Liying W, Dianjun PR. People-centered approaches to water and environmental sanitation: Endemic chronic arsenic poisoning. China 30th WEDC International Conference; 2004. Vientiane, Lao PDR. 2004.
- 9- Guo X, Fujino Y, Kaneko S, Wu K, Xia Y, Yoshimura T. Arsenic contamination of groundwater and prevalence of arsenical dermatosis in the Hetao plain area, Inner Mongolia. Chin Mol Cell Biochem. 2001; 222(1-2): 137-140.
- 10- Hansen HK, Núñez P, Grandon R. Electrocoagulation as a remediation tool for wastewaters containing arsenic. Miner Eng. 2006; 19(5): 521-524.
- 11- Pande SP, Deshpande LS, Patni PM, Lutade SL. Arsenic removal studies in some ground waters of West Bengal, India. J Environ Sci Health 1997; 32(7): 1981-1987.
- 12- Kim J, Benjamin MM. Modeling a novel ion exchange process for arsenic and nitrate removal. Water Res. 2004; 38(8): 2053-2062.
- 13- Baciocchi R, Chiavola A, Gavasci R. Ion exchange equilibria of arsenic in the presence of high sulphate and nitrate concentrations. Water Sci Technol: Water Supply. 2005; 5(5): 67-74.
- 14- Jegadeesan G, Mondal K, Lalvani SB. Arsenate remediation using nanosized modified zerovalent iron particles. Environ Prog. 2005; 24(3): 289-296.
- 15- Han B, Runnels T, Zimbron J, Wickramasinghe R. Arsenic removal from drinking water by flocculation and microfiltration. Desalination. 2002; 145(1-3): 293-298.
- 16- de Lourdes Ballinas M, Rodríguez de San Miguel E, de Jesús Rodríguez MT, Silva O, Muñoz M, de Gyves J. Arsenic(V) removal with polymer inclusion membranes from sulfuric acid media using DBBP as carrier. Environ Sci Technol. 2004; 38(3): 886-891.
- 17- Dambies L, Vincent T, Guibal E. Treatment of arsenic-containing solutions using chitosan derivatives: uptake mechanism and sorption performance. Water Res. 2002; 36(15): 3699-3710.
- 18- Naghizadeh A, Naseri S, Nazmara S. Removal of trichloroethylene from water by adsorption on to multiwall carbon nanotubes. Iran J Environ Health Sci Eng. 2011; 8(4): 317-324.
- 19- Savage N, Diallo MS. Nanomaterials and water purification: opportunities and challenges. J Nanopart Res. 2005; 7: 331-342.
- 20- Ntim SA, Mitra S. Adsorption of arsenic on multiwall carbon nanotube-zirconia nanohybrid for potential drinking water purification. J Colloid Interface Sci. 2012; 375(1): 154-159.

-
- 21- Tojanowicz M. Analytical applications of carbon nanotubes: a review. *Trends Anal Chem.* 2006; 25(5): 480-489.
- 22- Gupta S, Babu BV. Modeling, simulation, and experimental validation for continuous Cr(VI) removal from aqueous solutions using sawdust as an adsorbent. *Biores Technol.* 2009; 100(23): 5633-5640.
- 23- Dhodapkar R, Borde P, Nandy T. Super absorbent polymers in environmental remediation. *Glob NEST J.* 2009; 11(2): 223-234.
- 24- Kundu S, Kavalakatt SS, Pal A, Ghosh SK, Mandal M, Pal T. Removal of arsenic using hardened paste of Portland cement: batch adsorption and column study. *Water Res.* 2004; 38(17): 3780-3790.
- 25- Wasiuddin NM, Tango M, Islam MR. A novel method for arsenic removal at low concentrations. *Energy Sources.* 2002; 24: 1031-1041.

Comparison between Single and Multi Wall Carbon Nanotubes in Removal of Arsenic from Aqueous Solution

Naghizadeh A^{*}¹, Derakhshani E², Javid A³

¹ Department of Environmental Health Engineering, School of Public Health, Birjand University of Medical Sciences, Birjand, Iran.

² Department of Environmental Health Engineering, School of Public Health, Shahid Beheshti University of Medical Sciences, Tehran, Iran.

³ Department of Environmental Health Engineering, School of Public Health, Shahrood University of Medical Sciences, Shahrood, Iran.

***Corresponding author.** Tel: +985618825441 Fax: +985618825869 E-mail: al.naghizadeh@yahoo.com

Received: 18 Sep 2013 Accepted: 7 Nov 2013

ABSTRACT

Background & Objectives: Presence of arsenic in water sources results in different health problems including; skin problems, cancer, and hypertension. This study was aimed to investigate the amount of arsenic removal from aqueous solution using carbon nanotubes in a continuous adsorption column.

Methods: This was an applicable study and compares pre- and post-conditions. The influence of independent variables including dosage of carbon nanotubes ,contact time, and breakthrough point on capacity of arsenic adsorption were studied.

Results: Adsorption capacities of single wall and multiwall carbon nanotubes were about 148 and 95 mg/g, respectively. The experimental data were analyzed using Langmuir and Freundlich isotherm models and equilibrium data indicate that Langmuir isotherm model to fit best for describing arsenic adsorption behavior on carbon nanotubes.

Conclusions: Carbon nanotubes can be considered as an efficient adsorbent for the removal of arsenic from large volume of aqueous solutions

Keywords: Adsorption Comparison; Arsenic; Carbon Nanotubes.