



کاربرد مواد جاذب برای حذف آلودگی نفتی

زهرا السادات رضوی

کارشناسی ارشد آلودگی محیط زیست، دانشکده منابع طبیعی، دانشگاه صنعتی اصفهان

Zahrarazavi204@yahoo.com

خلاصه

یکی از معضلات زیست محیطی جدی که می‌تواند خسارت‌های غیر قابل جبرانی به محیط زیست وارد سازد آلودگی نفتی است. روش‌های مختلف فیزیکی، شیمایی و زیستی برای پاکسازی محیط‌های آلوده به نفت وجود دارد که هر کدام از این روش‌ها مزایا و محدودیت‌هایی دارند. در این مطالعه با درنظر گرفتن جنبه‌های مختلف اقتصادی و زیست محیطی، به بررسی روش‌های مختلف حذف آلودگی نفتی پرداخته شده است. نتایج نشان داد که در میان فرایندهایی که برای حذف آلاندنه‌های نفتی به کار گرفته شده است، استفاده از مواد جاذب جز به صرفه ترین و اقتصادی‌ترین روش‌های حذف آلودگی نفتی محسوب می‌شود. استفاده از مواد زاید کشاورزی به عنوان جاذب علاوه بر اینکه باعث حذف انواع آلاندنه‌ها مخصوصاً ترکیبات نفتی در محیط زیست می‌گردد می‌تواند منجر به کاهش آلودگی‌های ناشی از سوزاندن و دفع این مواد زاید نیز گردد.

کلمات کلیدی: آلودگی نفتی، روش‌های حذف، مواد جاذب



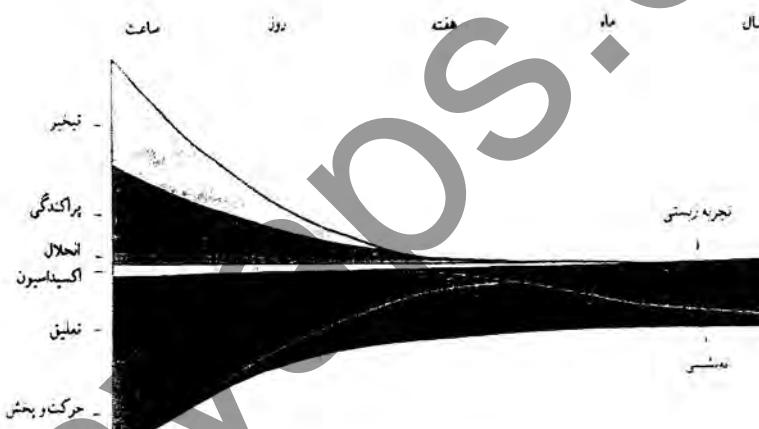
۱. آلدگی نفتی

از انجایی که آلدگی نفتی آها به سادگی قابل مشاهده است و مردم زیادی در تماس با آن قرار دارند، این مسئله اذهان عمومی را شدیداً به خود جلب کرده است^[۱].

از جمله راههای ورود مواد نفتی به محیط آبی می‌توان به عملیات نفت کش‌ها، تصادم نفت کش‌ها، سایر عملیت حمل و نقل دریایی، پالایشگاههای نفتی واقع در مناطق ساحلی، پایان‌های بارگیری، فاضلاب‌های شهری و صنعتی، نزولات جوی، تراوش طبیعی مواد نفتی، بیوسنتر وغیره اشاره کرد^[۱].

تخلیه بی‌ملاحظه فاضلاب‌های حاوی نفت خروجی‌های صنایع و کارخانه‌ها به محیط‌های آبی نه تنها از لحاظ زیباشناصی (بوی نامطبوع، ظاهر نامناسب وغیره) مشکلاتی را ایجاد می‌کند بلکه از لحاظ سمیت شناسی نیز اثرات زیان‌باری بر روی محیط زیست و انسان به دنبال دارد^[۲].

به طور کلی نفت آلدود کننده آب در دو فرم نفت آزاد و نفت معلق یا امولسیون شده تقسیم بندی می‌شود. برخلاف نفت شناور یا آزاد پیشر فاضلاب‌های صنعتی شامل امولسیون نفت هستند که تصفیه آنها به خاطر پایداری بالای آنها با مشکلات زیادی روبرو هست و بنابراین فقط از طریق زلال سازی شیمیایی قابل جداسازی هستند^[۲]. به محض ورود نفت به آب ویژگی‌های فیزیکو‌شیمیایی نفت تغییر می‌کند که به این فرایند هوازدگی^۱ گفته می‌شود. فرایندهای اصلی هوازدگی نفت درآب شامل تبخیر، انحلال، اکسیداسیون، تشکیل امولسیون و تجزیه زیستی است^[۳](شکل ۱).



شکل ۱. نمای شماتیک سرنوشت نفت خام و تغییرات فرایندهای هوازدگی در طول زمان

۲. اثرات مخرب آلدگی نفتی

ورود نفت به محیط آبی علاوه بر اثرات کوتاه مدت اثرات بلند مدت را نیز به دنبال دارد. اما متأسفانه اثرات طولانی مدت آن کمتر مورد توجه قرار گرفته است. از جمله اثرات اکولوژیکی آلدگی نفتی می‌توان به آسیب به سواحل، مرگ موجودات آبزی مانند پلانکتون‌ها به عنوان اولین زنجیره غذایی به دلیل جلوگیری از انتقال اکسیژن، تخریب پوشش‌های گیاهی ثابت مانند ماندابهای شور و مرداب‌ها، نقصان تعداد پرندگان دریایی و پستانداران دریایی، مخاطرات بهداشت عمومی ناشی از آلدگی نفتی مانند سمیت آب آشامیدنی و بوی نامطبوع، خسارت‌های تجاری به شیلات و صنعت توریسم اشاره کرد^[۱]. بنابراین گسترش تکنولوژی‌های جدید برای حذف و پاکسازی آلدگی نفتی ضروری است^[۱].

¹ weathering



۳. روش‌های پاکسازی آلودگی نفتی

روش‌های مختلفی برای پاکسازی آلودگی نفتی و مشتقات آن وجود دارد. که این روش‌ها در سه دسته کلی فیزیکی، شیمیایی و بیولوژیکی دسته‌بندی می‌شود. اولین گروه روش‌های فیزیکی مثل جاذب‌ها، بوم و اسکیمرها^[۴]، فروبردن لکه نفتی در اعماق^[۱]. دومین گروه روش‌های شیمیایی مثل پراکنده سازها، سوزاندن در محل، استفاده از جامدسانه، عوامل ژل ساز^[۱]. سومین گروه روش‌های بیولوژیکی مثل پاکسازی زیستی است^[۴]. هر کدام از این روش‌ها مزایا و محدودیت‌های دارند که در زیر به برخی از آنها اشاره می‌گردد.

۳.۱. روش‌های فیزیکی

بوم‌ها و اسکیمرها برای جلوگیری از پیشروی نفت به کار می‌روند. بوم‌ها اختصاصاً برای محدود کردن نفت به یک منطقه خاص یا جلوگیری از ورود نفت به مناطق دیگر استفاده می‌شوند در حالی که اسکیمرها برای بازیافت و احیای نفت از سطح استفاده می‌شوند^[۵]. یکی از مهمترین مشکلات استفاده از بوم‌ها این است که بیشتر نفت به ته آب می‌رود و زندگی موجودات زیرین را به خطر می‌اندازد همچنین ممکن است تشکیل گلوله‌های قیری دهند. از جمله محدودیت‌های مهم استفاده از اسکیمرها نیز این است که آنها باعث می‌شوند بیشتر نفت با آب مخلوط شود^[۴]. علاوه بر این محدودیت روش‌های فیزیکی مثل جاذب‌ها، نیز محدودیت در کاربرد عملی این مواد است. همچنین مواد جاذب پخش شده باید مجدداً جمع آوری گردند و با این عمل حجم فعالیت‌ها دوبرابر شده و میزان مواد نفتی که در یک زمان معینی می‌توان جمع آوری کرد نصف می‌گردد^[۱].

۳.۲. روش‌های شیمیایی

جامدسانه موادی هستند که با نفت واکنش می‌دهند و آن را از فرم مایع به فرم جامد تغییر می‌دهند. کارایی استفاده از جامدسانه‌ها برای حذف آلودگی نفتی بسته به نوع و ترکیب نفت متفاوت است. همچنین برای استفاده از جامدسانه‌ها برای حذف آلودگی نفتی باید مقادیر زیادی از آنها به کار گرفته شود^[۶]. همچنین پراکنده سازها به سادگی نفت را پراکنده می‌کنند تا جاذبی لکه نفتی را از آب توسط جذب تسریع بخشند^[۵]. یکی از معایب پراکنده سازها این است که هر چند لکه نفتی حذف می‌شوند اما ترکیبات نفتی هنوز در آب وجود دارند و مشکل اساسی حل نگشته است. همچنین کاربرد عملی این مواد نیز محدود است. همچنین در انتخاب مواد برای روش‌های شیمیایی به عنوان پراکنده ساز یا ژل ساز باید نهایت دقت انجام شود که مواد بسیار کم خطر به آب اضافه شود^[۱].

۳.۳. روش‌های بیولوژیکی

اگر چه معمولاً روش بیولوژیکی از لحاظ زیست محیطی و اقتصادی به صرفه هستند اما مهمترین محدودیت روش بیولوژیکی زمان بر بودن آن است^[۴].

۴. جذب

در میان فرایندهایی که برای حذف آلاینده‌های نفتی به کار گرفته شده است، جذب توجه زیادی را به خود اختصاص داده است^[۲]. امروزه استفاده از مواد جاذب است جز به صرفه ترین و اقتصادی ترین روش‌های حذف آلودگی نفتی در زمین یا آبهای آلوده است^[۵].

در حقیقت جاذب قابلیت تبدیل نفت مایع به فرم نیمه جامد و جامد را تسهیل می‌کند. از جمله فاکتورهای موثر در انتخاب مواد جاذب برای حذف ترکیبات نفتی قابلیت دسترسی، ارزان قیمت، ظرفیت و سرعت بالای جذب ترکیبات نفتی، هیدروفوب بودن جاذب، زمان نگهداشت زیاد، سهولت بازیافت نفت از جاذب، قابلیت استفاده مجدد، شناوری بالا، قابلیت تجزیه زیستی، مقاومت بالای فیزیکی و شیمیایی در مقابل تغییر شکل؛ تجزیه نوری، واکنش‌های شیمیایی، دوستدار محیط زیست است. به هر حال آب گریزبودن و چربی دوستی مواد جاذب از جمله پارامتر اولیه تعیین کننده برای انتخاب جاذب برای حذف ترکیبات آلی است^[۷]. مواد جاذب نفت به سه گروه اصلی طبقه بندی می‌شود: مواد آلی ستزی، مواد معدنی، مواد آلی گیاهی^[۵].

۱.۴. مواد آلی سنتزی

در حال حاضر محصولات سنتزی آلی مثل پلی بروپیلین و پلی بوری تان به خاطر ویژگی‌های هیدروفوب و چربی دوستی بالا بیشترین جاذب‌های تجاری مورد استفاده برای حذف ترکیبات نفتی به شمار می‌آیند ولی از جمله معایب استفاده از آنها، غیرقابل تعزیز بودن آنهاست [۷].

۲.۴. مواد معدنی

مواد معدنی مورد استفاده در جذب نفت شامل پرلیت، گرافیت ورقه، ورمی کولیت، رس‌های آلی، زئولیت و دیاتوم‌ها است [۵]. زئولیت‌ها به دلیل دارابودن خلوص بالای سیلیس و آب گریزی به عنوان جاذب انواع آلاینده‌های آلی مثل ترکیبات آلی فرار استفاده می‌شوند. زئولیت‌ها با دارابودن سایز حفرات حدود ۰/۶۰-۰/۲۰ نانومتر سطح ویژه بالایی دارند. از جمله مزیت‌های زئولیت‌ها به عنوان جاذب اینم بودن بالا به خاطر غیرقابل اشتغال بودن آنها، جذب بالا علی‌رغم رطوبت نسبی بالا (بیش از ۷۰٪ در مقایسه با ۵۰٪ کربن فعل)، تولید دویاره با بخار یا کلسینه کردن در دمای بالا است. ولی یکی از مضرات آن ظرفیت جذب کم برای بیشتر ترکیبات آلی در مقایسه با کربن فعل است [۵].
کربن فعلی نیز به عنوان یک جاذب تجاری برای جذب ترکیبات آلی به خصوص ترکیبات آلی فرار (VOC) کاربرد دارد. از جمله مزیت‌های آن می‌توان به ظرفیت جذب بالا، قابل دسترس بودن اشاره کرد. ولی به هر حال از جمله معایب آن هزینه بالا، ریسک آتش‌سوزی، مسدودشدن حفرات و مشکل تولید مجدد و عدم گزینش پذیری اشاره کرد [۵].
دیاتوم‌ها جلک‌های فتوسترن کننده، یوکاریوت، تک سلولی هستند که تقریباً در هر زیستگاه آبی روی سطح زمین وجود دارند. جدا از اهمیت اکولوژیکی آنها، به دلیل دیواره سلولی حاوی سیلیس بسیار شناخته شده هستند. دیواره‌های سلولی آنها دارای مقیاس نانومتر تا میکرومتر است. دیاتوم‌ها از مواد آلی و معدنی تشکیل شده‌اند که حدود ۹۷٪ دیواره سلولی دیاتوم‌ها از ترکیبات معدنی به خصوص سیلیس هیدراته خالص با مقدار کمی آلمینیم و آهن تشکیل شده است (شکل ۲). این ترکیبات به دلیل داشتن سطح ویژه بالا به خاطر نانوسیلیس قادر به جذب انواع آلاینده‌ها به خصوص مواد فرار مثل گازها هستند [۸].



شکل ۲. انواع مختلف دیاتوم‌ها بر اساس شکل و ساختار

در کل از جمله معایب جاذب‌های معدنی به عنوان جاذب می‌توان به عدم قابلیت استفاده مجدد (در بیشتر موارد)، بازیافت ضعیف نفت، آب گریز بودن ضعیف وغیره است. همچنین استفاده از جاذب‌های معدنی در بیشتر موارد نیاز به اصلاح سطح دارند تا ویژگی آب گریز بودن و تمایل آنها برای جذب ترکیبات آلی افزایش یابد [۶].



۳.۴ مواد آلی طبیعی

محدودیت‌های مواد معدنی و مواد سنتزی آلی باعث شد که توجه زیادی به گسترش جاذب‌های جدید از جمله مواد طبیعی آلی که قابلیت تجزیه زیستی دارند گردد. استفاده از مواد زايد یا محصولات جانبی کشاورزی مثل بقایای برنج، انواع فیرهای گیاهی، بقایای ذرت، پنبه درختی، علف شیر، کنف و غیره به عنوان مواد قابل دسترس و ارزان قیمت برای پاکسازی محیط‌های آلوده توجه بسیاری از محققان را به خود جلب کرده است. از جمله مزیت‌های مهم آنها می‌توان به فراوانی آنها، هزینه کم، توانایی برای تجزیه زیستی، سادگی تکنیک استفاده از آنها اشاره کرد. همچنین از جمله مزیت‌های دیگر جاذب‌های طبیعی امکان بازیافت چندباره آنها در حذف آلودگی نفتی وجود دارد [۷].

یکی از این مواد زايد کشاورزی که در سالهای اخیر توجه زیادی را به خود اختصاص داده است پوسته برنج است. سالانه حدود ۵۰۰ میلیون تن برنج در سراسر جهان فراوری می‌شود که از این مقدار ۱۰۰ میلیون تن پوسته برنج است [۹]. در بسیاری از کشورها مانند ایران پوسته برنج به عنوان یک ماده زايد کشاورزی در اغلب موارد سوزانده می‌شود و باعث آلودگی هوا می‌گردد. پوسته برنج خشک شامل ۷۰-۸۵٪ مواد آلی (سلولز، لیگنین، همی سلوژ و....) و باقیمانده سیلیس است (جدول ۱) [۱۰].

جدول ۱. ترکیب پوسته برنج

درصد	ترکیب
۵۵-۶۰	سلولز
۲۰-۲۲	لیگنین
۱۸-۲۰	سیلیس

به دلیل فراوانی، هزینه کم، ساختار خاص پوسته برنج یک ماده مناسب برای تصفیه آل و جاذب بسیار موثری در حذف انواع آلاینده‌های محیطی به شمار می‌آیند. پوسته برنج برای حذف بسیاری از آلاینده‌های فاضلاب مثل یون‌های فلزات سنگین، رنگ‌ها، فنول و سایر آلاینده‌های آلی و معدنی به کار گرفته شده است [۱۱]. به هر حال استفاده از این مواد زايد کشاورزی به عنوان جاذب علاوه بر اینکه به کاهش آلودگی‌های محیطی کمک می‌کند می‌تواند منجر به کاهش آلودگی‌های ناشی از سوزاندن و دفع آنها نیز گردد [۱۲].

۵. نتیجه گیری

تحلیله ترکیبات نفتی در محیط زیست به خاطر سمیت و تهدید آن برای موجودات یکی از نگرانی‌های اصلی محسوب می‌شود. روش‌های مختلفی برای پاکسازی محیط‌های آلوده به نفت استفاده می‌شود. انتخاب هر روش پاکسازی باید با در نظر گرفتن جنبه‌های اقتصادی و زیست محیطی صورت گیرد. امروزه استفاده از مواد جاذب یکی از کارامدترین روش‌های حذف آلودگی نفتی در محیط‌های آبی محسوب می‌شود. از جمله فاکتورهای موثر در انتخاب مواد جاذب برای حذف ترکیبات نفتی قابلیت دسترسی، ارزان قیمت، ظرفیت و سرعت بالای حذف ترکیبات نفتی، هیدروفوب بودن جاذب، زمان نگهداشت زیاد و غیره است. مواد جاذب نفت شامل مواد آلی سنتزی، مواد معدنی، مواد آلی گیاهی هستند. امروزه قابلیت مواد آلی گیاهی برای حذف انواع آلاینده‌ها به خصوص آلدگی نفتی بسیار مورد توجه است.

۶. مراجع

[۱] کلارک، آ. بی. (۱۳۸۵). آلدگی دریا. مترجم: جعفر زاده حقیقی، ن. فرهنگ. انتشارات آوای قلم.

[۲] Ibrahim, S., Ang, H.-M. and Wang, S., (2009), “Removal of emulsified food and mineral oils from wastewater using surfactant modified barley straw”, *Bioresource Technology*, Vol., No. 100, pp. 5744-5749.

[۳]Lee, B.-G., Han, J. S. and Rowell, a. R. M.,(1999), *OIL SORPTION BY LIGNOCELLULOSIC FIBERS*, KENAF PROPERTIES, PROCESSING AND PRODUCTS. 423-433

[۴] Bayat Ahmad, s. F. A., Ahmad Moheb, and G. Reza vakili Nazhaad,(2005), “Oil Spill Cleanup from sea Water by Sorbent Materials”, *Chem.Eng Technol.*, Vol., No. 28, pp.

[۵] Adebojo, M. O., R.L. Frost, Kloprogge, J. T. and Kkot, O. C. A. S., (2003), “Porous Materials for Oil Spill Cleanup: A Review of Synthesis and Absorbing Properties”, *Journal of Porous Materials*, Vol., No. 10, pp. 159-170.



- [6] Rosales, P. I., Suidan, M. T. and Venosa, A. D., (2010), “A laboratory screening study on the use of solidifiers as a response tool to remove crude oil slicks on seawater”, *Chemosphere*, Vol. 80, No. 4, pp. 389-395.
- [7] Lim, T. T. and Huang, X., (2007), “Evaluation of kapok (*Ceiba pentandra* (L.) Gaertn.) as a natural hollow hydrophobic-oleophilic fibrous sorbent for oil spill cleanup”, *Chemosphere*, Vol. 66, No. 5, pp. 955-963.
- [8] Werner, D., et.al., (1977), “Introduction with a note on taxonomy In The Biology of Diatoms”, Vol., No., pp. 1-17.
- [9] Chen, X.-G., Lv, S.-S., Zhang, P.-P. and Ye, L. Z. Y., (2010), “Thermal destruction of rice hull in air and nitrogen”, *J Therm Anal Calorim*, Vol., No. DOI 10.1007/s10973-010-1201-2.
- [10]. رنجبر. م. شمس غ.ع. (۱۳۸۸). بررسی کاربردهای فناوری نانو به تفکیک رشته‌های تحصیلی مهندسی کشاورزی. مجله سیز زیست. سال دوم
- [11] Sun, X. F., Sun, R. C. and Sun, J. X.,(2002), “Acetylation of rice straw with or without catalysts and its characterization as a natural sorbent in oil spill cleanup”, *Journal of agricultural and food chemistry*, Vol. 50, No. 22, pp. 6428-6433.
- [12] Brand o, P. C., Souza, T. C., Ferreira, C. A., Hori, C. E. and Romanielo, L. L., (2010), “Removal of petroleum hydrocarbons from aqueous solution using sugarcane bagasse as adsorbent”, *Journal of hazardous materials*, Vol. 175, No. 1-3, pp. 1106-1112.