

حذف موثر و همزمان چهار آنتی بیوتیک با جاذب پلیمری سیلیکون از محلول آبی

چکیده

استفاده گسترده از داروها در کشورهای در حال توسعه به ویژه آنتی بیوتیک‌ها، منجر به وجود این مواد در آب و فاضلاب شده است که به طور گسترده‌ای به عنوان آلاینده‌های نوظهور پذیرفته شده‌اند. تمرکز این پژوهش ابداع طرحی می‌باشد که بتواند به طور موثر و همزمان چندین آنتی بیوتیک را از یک محیط آبی حذف نماید. یک جاذب پلیمری مبتنی بر سیلیکون، پلی دی متیل سیلوکسان ($PDMS^1$) برای حذف آنتی بیوتیک‌ها از محلول آبی تهیه می‌شود. شناسایی خصوصیات $PDMS$ با استفاده از تکنیک‌های مختلف انجام می‌گردد و ظرفیت جذب جاذب در آزمایشات دسته‌ای تعیین می‌شود. اتصالات سینتیک و ایزوترم برای درک بهتر مکانیسم حذف آنتی بیوتیک‌ها به کار گرفته می‌شود. $PDMS$ بدون افزودن هیچ گونه مواد شیمیایی تهیه می‌شود. آزمایش‌ها به مدت دو هفته در حالت ناپیوسته انجام می‌شود و پارامترهای عملیاتی شامل $pH 7$ و دمای $25^\circ C$ می‌باشد. تجزیه و تحلیل آنتی بیوتیک‌ها بر روی $HPLC-DAD$ در 280 نانومتر انجام شد. جاذب ($PDMS$) حداکثر راندمان حذف 99.71% را برای افلوکسازین و به دنبال آن اکسی تتراسایکلین، سیپروفلوکسازین و سولفامتوکسازول به ترتیب 99.58% ، 96.01% و 93.90% نشان می‌دهد. ظرفیت جذب روند مشابهی با حداکثر مقدار برای افلوکسازین (8.79 mg/g) را دارد و به دنبال آن اکسی تتراسایکلین (8.76 mg/g)، سیپروفلوکسازین (8.41 mg/g) و سولفامتوکسازول (8.27 mg/g) قرار می‌گیرند. برازش داده‌ها در مدل‌های ایزوترم تأیید می‌نماید که مدل لانگمویر مکانیسم حاکم برای افلوکسازین و سولفامتوکسازول با $R^2 = 0.9663$ & 0.9681 می‌باشد. در حالی که برای اکسی تتراسایکلین و سیپروفلوکسازین، مدل فروندلیچ بهترین برازش را دارد (به ترتیب $R^2 = 0.9970$ & 0.9328). مطالعات جذب نشان می‌دهد که هر چهار آنتی بیوتیک از سینتیک شبه مرتبه دوم با مقادیر

سولفامتوکسازول و اکسی تتراسایکلین پیروی می نمایند. نتایج دلگرم کننده مطالعات بازسازی، پتانسیل PDMS را به عنوان یک جاذب امیدوار کننده که $\geq 74\%$ راندمان حذف را که برای همه آنتی بیوتیک ها در چرخه چهارم نشان می دهد، تأیید می نماید. به طور کلی، می توان نتیجه گرفت که PDMS دارای پتانسیل بالایی است تا به عنوان یک جاذب موثر و کارآمد برای حذف آنتی بیوتیک ها بدون استفاده از مواد شیمیایی عمل نماید و در نتیجه باعث آلودگی محیط زیست نشود.

کلیدواژه ها: فلوروکینولون ها، تتراسایکلین ها، سولفونامیدها، جذب، سینتیک، PDMS.

نتیجه گیری

مطالعه متوالی برای حذف جذبی چهار آنتی بیوتیک بر روی PDMS تأیید می نماید که راندمان حذف بسیار بالایی (بیش از 90%) وجود دارد. ظرفیت جذب به ترتیب: افلوکساسین < اکسی تتراسایکلین < سیپروفلوکساسین < سولفامتوکسازول می باشد. مکانیسم جنبشی جذب عمدتاً توسط سینتیک شبه مرتبه دوم، Elovich برای همه آنتی بیوتیک ها و انتشار درون ذرات (سیپروفلوکساسین و سولفامتوکسازول) کنترل می شود. مدل ایزوترم لانگمویر بهترین را برای افلوکساسین و سولفامتوکسازول برازش می دهد در حالی که ایزوترم سیپروفلوکساسین و اکسی تتراسایکلین توسط فروندلیچ کنترل می شود. نتایج نشان می دهد که مکانیسم درگیر در جذب برای هر آنتی بیوتیک متفاوت است، همچنین جذب رقابتی بر ظرفیت جذب و کارایی حذف مرتبط تأثیر می گذارد. این می تواند شامل جذب فیزیکی به دلیل آبگریزی، مساحت سطح، انتشار درون ذره و فرآیندهای فیزیکی و شیمیایی باشد. در نهایت، با توجه به هزینه بسیار کم، بازسازی بهتر و راندمان حذف بیشتر، PDMS را می توان به عنوان یک جاذب بسیار امیدوار کننده برای حذف همزمان چندین آنتی بیوتیک از آب/فاضلاب طبقه بندی نمود.

Reference

Zafar, R., Nabi, D., Al-Huqail, A. A., Jamil, U., Khan, S. J., Ahmed, Z., & Arshad, M. (2023). Efficient and simultaneous removal of four antibiotics with silicone polymer adsorbent from aqueous solution. *Emerging Contaminants*, 9(4), 100258.

<https://doi.org/10.1016/j.emcon.2023.100258>

ترجمه و ویرایش: جواد برزویی

