

عنوان مقاله:

جذب زیستی یون های کادمیم از محلولهای آبی با استفاده از بیومس ساکارومایسس سرویسیه

محل انتشار:

مجله آب و فاضلاب، دوره 19، شماره 68 (سال: 1387)

تعداد صفحات اصل مقاله: 7

نویسندگان:

فرشید قربانی - دانشجوی دکترای محیط زیست، دانشکده منابع طبیعی و علوم دریایی، دانشگاه تربیت مدرس، نور

حبیب اله یونسی - استادیار بیوتکنولوژی محیط زیست، دانشکده منابع طبیعی و علوم دریایی، دانشگاه تربیت مدرس، نور

خلاصه مقاله:

در این مطالعه، جذب زیستی یون های کادمیم از پسابهای صنعتی توسط مخمر ساکارومایسس سرویسیه مورد بررسی قرار گرفت. برای افزایش میزان جذب در این مطالعه یک آماده سازی اولیه توسط محلول اتانول 70 درصد بر روی سلول های مخمر انجام شد که موجب افزایش میزان جذب توسط این سلول ها گردید. مقادیر 5، 37/5 میلی گرم بر لیتر و 0/1 گرم بر لیتر برای pH، غلظت اولیه کادمیم و غلظت بیومس، به عنوان شرایط بهینه در میزان جذب تعیین شدند. از معادله فرندلیچ برای محاسبه میزان جذب توسط بیومس استفاده گردید. بیشترین میزان جذب یون های کادمیم (25 qmax) میلی گرم بر گرم به دست آمد.

کلمات کلیدی:

جذب زیستی، ساکارومایسس سرویسیه، کادمیم، پساب صنعتی

لینک ثابت مقاله در پایگاه سیویلیکا:

<https://civilica.com/doc/293791>

