



بخشی از ترجمه مقاله

عنوان فارسی مقاله :

حذف یونهای Cd^{2+} و Zn^{2+} از پسابهای صنعتی با استفاده از
نانوجاذبهای مغناطیسی جدید N^2,N^6 -di(thiazol-2-yl)pyridine-2,6-dicarboxamide

عنوان انگلیسی مقاله :

Removal of Cd^{2+} and Zn^{2+} from industrial wastes using novel
magnetic N^2,N^6 -di(thiazol-2-yl)pyridine-2,6-dicarboxamide nanoadsorbent



توجه !

این فایل تنها قسمتی از ترجمه میباشد. برای تهیه مقاله ترجمه شده کامل
با فرمت ورد (قابل ویرایش) همراه با نسخه انگلیسی مقاله، [اینجا](#) کلیک نمایید.



بخشی از ترجمه مقاله

4. Conclusion

A novel magnetic nanoadsorbent was synthesized by surface modification of Fe_3O_4 nanoparticles with N^2,N^6 -di(thiazol-2-yl)pyridine-2,6-dicarboxamide. The synthesized $Fe_3O_4@DPD$ nanoadsorbent was characterized using SEM, FT-IR, NMR, BET, and elemental analysis. The prepared magnetic nanoadsorbent was successfully used for removal of Zn^{2+} and Cd^{2+} ions from industrial wastes and the effects of the affecting parameters such as pH, contact time, concentration of heavy metal ions, background electrolytes, and temperature were investigated. The maximum adsorption capacities of Zn^{2+} and Cd^{2+} were found to be 112.4 and 149.2 $mg\ g^{-1}$, respectively. Appropriate characteristics of the proposed $Fe_3O_4@DPD$ nanoadsorbent such as high adsorption capacity, stability, reusability, easy synthesis and easy separation, make it suitable adsorbent for practical removal of Zn^{2+} and Cd^{2+} from aqueous samples.

4- جمع بندی

نانوجاذبهای مغناطیسی با اصلاح سطحی نانوذرات با N^2,N^6 -di(thiazol-2-yl)pyridine-2,6-dicarboxamide ساخته شد. نانوجاذب سنتز شده $Fe_3O_4@DPD$ با استفاده از SEM، FT-IR، NMR، BET و آنالیز عنصری مشخصه سازی شد. نانوجاذبهای مغناطیسی تولید شده به طور موفقیت آمیزی برای حذف یونهای Zn^{2+} و Cd^{2+} از پسابهای صنعتی بکار گرفته شدند و اثرات پارامترهای تاثیر گذار مانند pH و زمان تماس و غلظت یونهای فلزات سنگین؛ الکترولیت‌های پیش زمینه و دما بررسی شدند. حداکثر ظرفیت جذب Zn^{2+} و Cd^{2+} برابر با 112.4 و $149.2\ mg\ g^{-1}$ بودند. مشخصات مناسب نانوجاذبهای پیشنهادی $Fe_3O_4@DPD$ آن را بعنوان یک جاذب مناسب برای جذب یونهای Zn^{2+} و Cd^{2+} از نمونه های ابی تبدیل نموده است.



توجه!

این فایل تنها قسمتی از ترجمه میباشد. برای تهیه مقاله ترجمه شده کامل با فرمت ورد (قابل ویرایش) همراه با نسخه انگلیسی مقاله، [اینجا](#) کلیک نمایید.

همچنین برای مشاهده سایر مقالات این رشته [اینجا](#) کلیک نمایید.