

امکان‌سنجی حذف سelenium و سرب از محیط‌های آبی توسط رس‌های پیلارد (PILC) تعدیل شده



عفت حشمتی، دانشجوی کارشناسی ارشد زمین‌شناسی زیست محیطی، دانشگاه فردوسی، afshemati@yahoo.com
مرتضی رزم‌آرا، دکتری کاشناسی از منچستر انگلستان، 1997، عضو هیئت علمی دانشگاه فردوسی، razmara@um.ac.ir
حسین کریمی، دانشجوی کارشناسی ارشد زمین‌شناسی زیست محیطی، دانشگاه فردوسی، h_karimi1389@yahoo.com



چکیده:

رس‌های پیلارد (PILC) شامل کاتیون‌های قابل تبادل بین لایه‌ای، به همراه اکسیدهای فلزی غیرآلی و مقاوم شده می‌باشند که این کاتیون‌های فلزی باعث افزایش فضای بین لایه‌ای می‌شوند. این رس‌ها در اثر حرارت، در اثر پدیده‌های دهیدراسیون و دهیدروکسیلاسیون (dehydroxylation)، تبدیل به اکسیدهای فلزی خوشه‌ای می‌شوند. پتانسیل جذب سelenium (Se) و سرب (Pb) به صورت نمک نیترات از محیط‌های آبی توسط مخلوطی از رس‌های پیلارد، مونت‌موریلونیت و گل قرمز با روش‌های AAS, XRF و ICP-MS مورد بررسی قرار گرفت. داده‌ها نشان داد که فرآیندهای جذب در سطوح کانی، کنترل‌کننده تحرک ترکیبات سelenium در آب می‌باشند. روند کلی در طی فرآیند جذب به این ترتیب مشخص شد که اکسیدها و هیدروکسیدهای آهن و آلومینیوم موجود در گل قرمز تشکیل کمپلکس‌هایی با ترکیبات سelenium (و بویژه سلنیت‌ها) و نیز تشکیل کمپلکس‌هایی با ترکیبات سرب به ویژه نیترات‌ها می‌دهند. بالاترین بازده جذب برای سelenium به مقدار ۳۹٪ با مخلوطی از مونت‌موریلونیت، رس‌های پیلارد شده و گل قرمز بدست آمد اما بالاترین بازده جذب جهت سرب به میزان ۸۷٪ برای همین مخلوط در دمای ۲۵°C و در زمان ۴۰ دقیقه واکنش با جاذب حاصل گردید.

کلمات کلیدی: رس‌های پیلارد (PILC)، سelenium، سرب، امکان‌سنجی حذف، ICP-MS

Abstract:

Pillared clays (PILC) contain intercalated exchangeable cations as well as inorganic metallic oxides. These metallic cations can increase intercalated spaces in PILC clays. Pillared clays have high anionic exchange capacities that enhances their potential to remove anionic contaminants from aqueous systems. Due to heating, dehydration and dehydroxylation, PILC clays transform to clustering metallic oxides. The potential adsorption of the Se and lead (Pb) from aqueous solutions onto a mixture of modified montmorillonite plus pillared clay and red mud was investigated using AAS, XRF and ICP-MS methods. The data reveal that sorption processes at the mineral/water interface typically control the mobility of selenium and Lead (Pb) compounds. This study showed that the general trend is that hydrous aluminum and iron oxides (in red mud) form complexes with selenate and Pb compounds. The highest adsorption efficiency for Se (about 39%) but for Pb (about 87%) was obtained (at 25 °C in 40 min.) for a mixture of modified montmorillonite plus PILC clays and red mud composites.

Key words: PILC clays, selenium, Pb, feasibility of adsorption, ICP-MS

مقدمه:

گرچه سelenium شبه‌فلزی است که برای سلامتی پستانداران، پرندگان و انسان (زیر ۴mg/L) مفید است اما در غلظت‌های بالاتر از ۴mg/L، سمی بوده و موجب بیماری‌هایی مانند سلنوز مزمن و نوعی کوری خاص می‌گردد (1). آکادمی علوم ملی غذا و تغذیه آمریکا، واحد نهایی بین‌المللی بودن و غیرسمی بودن غذایی سelenium را ۵mg/kg (1980) تعیین نموده است.

بسته به شرایط محیطی (در خاک‌ها و رسوبات)، فرم‌های مختلف اکسیداسیون سelenium از ۲- (سلنید) تا ۶+ (سلنات) وجود دارند. فرم کاملاً اکسید شده (۶+)، یعنی سلنات، به صورت اسی-انیون تتراندرال در محلول به صورت بی-سلنات (HSeO_4^-) یا سلنات (SeO_4^{2-}) وجود دارد. اسید سلنیک کاملاً پروتون‌دار شده، اسید بسیار قوی است که در آب موجود نیست (2). سلنات‌ها و فرم سelenium فلزی، فوق‌العاده نامحلول هستند و سلنیت جذب بسیار ضعیف بر روی مواد موجود در زمین نشان می‌دهد. بنابراین، جالب‌ترین حالت اکسیداسیون برای تجزیه و تحلیل رفتار جذب سelenium،