

تعیین فرمهای شیمیائی غالب عنصرهای در خاک اطراف کارخانه ذوب آهن  
اصفهان و رسوبات استخراج‌بخاری به روش عصاره کیوی متواالی

سید محمد طاهر حسینی و دکتر شاپور حاج روئیها  
دانشجوی کارشناسی ارشد و استاد گروه خاک‌شناسی دانشکده کشاورزی  
دانشگاه منطقی اصفهان

عصاره کیوی متواالی از عنصرهای غالب در خاکها و رسوبات، تکنیک مفیدی برای تعیین فرمهای شیمیائی این عنصرهای در خاک می‌باشد. مشکل اولیه در روش عصاره کیوی متواالی انتخاب عوامل شیمیائی و ترتیب و توالی آنها در حل کردن فرم موجود عنصر در خاک و همچنین انتخاب نسبی آنها برای حالت‌های خاص می‌باشد. اطلاعات حاصل از این نوع عصاره کیوی در پیش بینی قابلیت دسترسی حیاتی، سرعت آبشویی و تبدیل عنصرهای فرمهای مختلف شیمیائی در خاکهای کشاورزی و آلوده بصورت بالقوه با ارزش می‌باشد. در این بررسی از قطعه زمین اطراف کارخانه ذوب آهن اصفهان که تحت تاثیر فاضلاب منتعه آن کارخانه قرار دارد و همچنین از رسوبات استخراج‌بخاری در محل استخراج‌ها و قطعه مذکور، نمونه برداری بعمل آمد. نمونه های از مایشگاه منتقل وابتداء با اسید نیتریک  $\text{Cr}, \text{Ni}, \text{Pb}, \text{Zn}, \text{Cu}, \text{Cd}$  شامل میزان مجموع فرمها شاملاً  $\text{Cr}, \text{Ni}, \text{Pb}, \text{Zn}, \text{Cu}, \text{Cd}$  عصاره کیوی و سپس میزان عنصر مورد نظر در عصاره فیلتر شده توسط دستگاه جذب اتمی تعیین گردید. نمونه های خاک بادقت  $19\%$  توزین و در لوله های پلاستیکی ویخته شد و بر اساس جدول زیرنسبت به عصاره کیوی برای استخراج فرمهای مختلف اقدام گردید:

عصاره کیوی	غلظت عصاره کیوی (M)	مدت زمان بین زدن تاریخین به تعادل (ساعت)	فرم شیمیائی قابل استخراج
قابل تبادل	۱۶	۰/۵	$\text{KNO}_3$
جذب شده	۲	۵۵/۵	$\text{H}_2\text{O}$
پیوند با مواد آلی	۱۶	۰/۵	$\text{NaOH}$
کربنات	۶	۰/۰۵	$\text{Na}_2\text{- EDTA}$
فرم باقیمانده	۱۶	۴	$\text{HNO}_3$

سپس نمونه های به تعادل رسیده سانتریفیو گردیده و پس از فیلتر شدن محلول زلال روئی، نسبت به تعیین غلظت عنصر مورد نظر در محلول فیلتر شده توسط دستگاه جذب اتمی اندام شد. نتایج حاصله نشان داد که بخش عمده ای از عنصرهای  $\text{Pb}, \text{Zn}, \text{Cu}, \text{Cd}$  در عمق  $۳۰$  سانتی‌متری خاک ذوب آهن و رسوبات استخراج‌بخاری توسط EDTA قابل

استخراج است ، که حاکی از غالب بودن فرم شیمیائی کربنات می باشد. تمايل به کربناته شدن را ميتوان به وجود ميزان  $\text{CaCO}_3$  بالادرخاک و رسوبات نسبت داد. تمايل  $\text{Cu}$  و  $\text{Zn}$  به کمپلکس شدن با مواد آلی باعث استخراج بخش قابل توجهی اذاین عناصر توسط  $\text{NaOH}$  گردید. عموماً "فرمهای قابل تبادل و محلول در آب" در رسوبات استخراج خیری مشاهده شدند مقدار اين فرمها درخاک برای عمق ۰-۳۰ م منجيز بود. فرم باقیمانده عنصرنيکل درخاک و رسوبات استخراج خيری در حد بالا (بیش از ۹۰٪) را تشکيل می داد. بیش از ۷۰٪ کروم نیز با  $\text{HNO}_3$  استخراج گردید که حاکی از غالب بودن فرم باقیمانده آن می باشد. در اعمق پاشین ترخاک، بدليل کاهش غلظت "عمدتاً" فرم باقیمانده غالب ترین فرم است. بدليل کاهش غلظت عناصر سنگين درخاک با يرذوب آهن اغلب اين عناصر بمورت فرم باقیمانده هستند که با اسیدنيتریک ۴ مولار قابل عماره كيري ميباشد. از نکات قابل توجه اينکه بيشترین ميزان استخراج توسط  $\text{NaOH}$  برای  $\text{Cu}$  حاصل شده حاکی از تمايل به کمپلکس شدن اين عنصر با مواد آلی نسبت به سایر عناصر است. همچنین بيشترین ميزان استخراج توسط EDTA برای  $\text{Pb}$  صورت گرفت که بسانگر تمايل به فرم کربناتی اين عنصر نسبت به سایر عناصر مورد مطالعه می باشد.