

کاهش آلودگی سرب در پساب‌های صنعتی از طریق کشت گیاه

(پالایش سبز)

آرش ذامیادی*، عبدالمجید لیاقت** و علی‌رضا حسن اقلی***

چکیده

در این تحقیق امکان تصفیه پساب‌های صنعتی و آب‌های آلوده به فلز سرب توسط خاک و گیاه بررسی شد. در داخل نه عدد لیسیمتر زهکش‌دار استوانه‌ای شکل به قطر ۶۰ و ارتفاع ۱۰۰ سانتی‌متر از جنس پلاستیک، خاک سبک و دارای بافت لوم شنی ریخته شد. پس از اجرای عملیات کاشت و تا هنگام استقرار گیاه، لیسیمترها با آب چاه و سپس با آب آلوده به سرب (دو میلی‌گرم در لیتر) آبیاری شدند. برای بررسی تأثیر کاشت گیاهان آفتابگردان، یولاف و نی در جذب سرب، هر یک از آنها در سه لیسیمتر کشت شدند. همچنین برای تعیین توانایی مجموعه خاک - گیاه در جذب فلز سرب نمونه‌هایی از آب ورودی به لیسیمترها و زه‌آب خروجی از آنها در تناوب‌های مناسب تهیه و تجزیه گردید. نتایج نشان داد که غلظت سرب در نمونه‌های زه‌آب در تمامی تیمارها کمتر از حد مجاز بود. این امر نشان می‌دهد که عملکرد مجموعه خاک - گیاه در جذب این فلز از آب آلوده مطلوب است. در انتهای دوره آزمایش نمونه‌های گیاهی نیز برای تعیین میزان جذب سرب از خاک تهیه و تجزیه شد. دامنه تغییرات جذب فلز توسط اندام‌های مختلف گیاهی از ۰/۱۵۴ تا ۰/۰۵۶ درصد بود که بر پالایش گیاهی در سیستم دلالت دارد. با تعیین بیلان جرمی مشخص شد که غلظت فلز سرب در خاک لیسیمترها بیشتر از حد مجاز خاک‌های کشاورزی بوده و این خاک‌ها بسیار آلوده می‌باشند.

واژه‌های کلیدی: آب آلوده؛ پالایش سبز؛ پساب صنعتی؛ تحقیقات لیسیمتری؛ فلز سرب

* - کارشناس ارشد آبیاری، دانشکده کشاورزی، دانشگاه تهران، تهران - ایران

** - استادیار گروه آبیاری، دانشکده کشاورزی، دانشگاه تهران، تهران - ایران (مسوؤل مکاتبات)

*** - عضو هیأت علمی مؤسسه تحقیقات فنی و مهندسی کشاورزی کرج، تهران - ایران

مقدمه

باتوجه به رشد روزافزون صنایع و آلاینده‌گی شدید پساب‌های صنعتی و همجواری مراکز صنعتی، شهری و کشاورزی در بیشتر نقاط کشور و همچنین نفوذ این آلودگی‌ها به منابع آب سطحی و زیرزمینی، مطالعه برای معرفی روشهای مناسب جهت رفع این مشکل در بسیاری از مناطق کشور ضروری می‌باشد. روشهای متنوعی برای کاهش آلودگی‌های آب و خاک پیشنهاد شده است. از آن جمله می‌توان به شستشوی خاک‌های آلوده به فلزات سنگین توسط اسید یا تصفیه پساب‌های صنعتی در تصفیه خانه‌ها اشاره نمود. این روشها، نیاز به زمان و هزینه زیاد داشته و در نهایت موجب آلودگی بخش دیگری از محیط زیست می‌شوند. لذا، ارایه یک روش مطمئن که ضمن رفع آلودگی، کم‌هزینه و نسبتاً سریع باشد و آثار جنبی نامطلوب برای سلامت محیط نداشته باشد، بسیار ضروری است. علاوه بر این باتوجه به بحران کم‌آبی، استفاده بهینه از آب و فاضلاب برای برخی مصارف زراعی، شهری و صنعتی تا حدودی به رفع مشکلات ناشی از کمبود آب نیز کمک می‌کند. یکی از روشهای مناسب برای استفاده از فرآیندهای طبیعی تصفیه، ظرفیت‌های فیزیولوژیکی گیاهان سبز^۱ می‌باشد (۸ و ۱۵). تصفیه گیاهی روان آب سطحی آلوده به ترکیبات آلی و کنترل فرسایش خاک نمونه‌ای از استفاده موفقیت‌آمیز ظرفیت‌های بیولوژیکی گیاهان سبز می‌باشد (۱۳). جلوگیری از انتقال آلاینده‌ها و حفاظت از آبراهه‌ها و خاکریزها با استفاده از گیاهان سبز (۹ و ۱۰) و استفاده از گیاهان مقاوم به فلزات سنگین (مانند نی سرخ) برای کاشت و کنترل فرسایش خاک در معادن فلز و بندآب‌های

بزرگ آلوده به فلزات سنگین مانند سرب (۵) و نیز اصلاح مواد لایروب شده اسیدی و آلوده به فلزات سنگین با استفاده از گیاهان سبز (۶)، نمونه‌های دیگر استفاده از گیاهان سبز در پالایش محیط‌های آلوده به فلزات سنگین می‌باشند. همچنین استفاده موفقیت‌آمیز از گیاهان با ظرفیت ذخیره زیاد^۲ برای اصلاح خاک‌های آلوده به فلز توجه محققین را به تولید ژنتیکی این نوع گیاهان جلب نموده است (۷ و ۱۵). استفاده از قدرت جذب نی (نوعی علف مرداب) از طریق کشت آن در منطقه دارای آب آلوده به فلزات سنگین به منظور حذف آلودگی توسط مرکز تحقیقات توسعه پایدار شرکت شل در صحرای عمان در سال ۲۰۰۲ نیز به‌عنوان یک تحقیق مشابه و در حال اجرا قابل بررسی می‌باشد (۱).

نکته اصلی در این قبیل فعالیت‌ها انتخاب گیاهانی می‌باشد که ضمن پالایش پساب‌ها و خاک‌های آلوده، امکان تکمیل دوره رشد آنها در شرایط آلودگی نیز وجود داشته باشد. البته سعی بر آن است تا در حد امکان از گیاهان بومی منطقه برای این منظور استفاده شود. چون پرورش و تطابق گیاهان سایر سرزمین‌ها با شرایط سرزمین مقصد باتوجه به محیط رشد نامطلوب این گیاهان در پساب‌های آلوده بسیار دشوار می‌باشد. در ضمن پراکندگی گونه‌های مختلف گیاهی در نقاط مختلف کره زمین ضرورت این عمل را کاهش می‌دهد. بنابراین تمرکز فعالیت‌های تحقیقاتی بر گونه‌های گیاهی سرزمین ایران و انتخاب گونه‌های مناسب و با کارایی زیاد در

۱ - Phytoremediation

۲ - Hyperaccumulator

از ورود ذرات خاک به درون لوله زهکش، تمامی طول لوله که در داخل لیسیمتر قرار می‌گرفت با استفاده از فیلتر ژئوتکستایل مناسب پوشانده شد. محل خروج لوله از لیسیمتر به وسیله چسب آکواریوم از داخل و خارج آب‌بندی شد. از خاک سبک دارای بافت لوم شنی با ۵۴/۷ درصد ماسه، ۲۸/۵ درصد سیلت و ۱۶/۸ درصد رس برای کاشت گیاهان استفاده شد. به منظور تأمین تراکم مناسب خاک پس از پر شدن یک سوم حجم لیسیمتر خاک اشباع و سپس آب ثقلی آن تخلیه شد. پس از زه‌کشی شدن آب ثقلی، تا دو سوم ارتفاع کل لیسیمتر خاک اضافه شد و به همان روش متراکم گردید. این عمل تا پر شدن لیسیمترها با خاک ادامه یافت.

بذر گیاه آفتابگردان در سه لیسیمتر به صورت بلوک‌های تصادفی کشت شد. در تاریخ ۸۱/۲/۳۱ بوته‌های دو گیاه یولاف و نی نیز همراه با ریشه از اطراف زه‌کش‌های مزرعه دانشکده کشاورزی کرج تهیه و هر یک از آنها به سه لیسیمتر منتقل شدند. به منظور استقرار گیاهان یولاف و نی و تا مرحله چهاربرگی شدن آفتابگردان، کلیه لیسیمترها با آب معمولی آبیاری شد. قبل از شروع آزمایش، نمونه‌ای از آب چاه توسط آزمایشگاه آب، خاک و فاضلاب مؤسسه تحقیقات فنی و مهندسی کشاورزی تجزیه شد (جدول ۱). از تاریخ ۸۱/۳/۲۰ تا ۸۱/۵/۱۸ آبیاری با آب حاوی فلز سرب انجام و سپس تا تاریخ ۸۱/۶/۲۵ به دلیل ظهور آثار پرمردگی در گیاهان سه نوبت آبیاری با آب چاه انجام شد.

حذف آلاینده‌ها، اهمیت دارد. نحوه استفاده از این گیاهان و حذف آنها پس از برداشت، با توجه به آلودگی این گیاهان به فلز مورد مطالعه، حایز اهمیت می‌باشد. روشهای متعدد نظیر مصرف این گیاهان به عنوان علوفه دام و غذای انسان در صورت تطابق با استانداردهای تغذیه، سوزاندن بقایای گیاه و بازیافت فلزات از اندام‌های گیاهی پیشنهاد شده و در حال مطالعه می‌باشند، که در بسیاری موارد هنوز نتایج قطعی تحقیقات مشخص نشده است. در پژوهش حاضر هدف تعیین میزان جذب فلز سرب به عنوان آلاینده‌ای شاخص توسط خاک از آب و بررسی عملکرد گیاهان آفتابگردان، یولاف و نی در جذب فلز سرب از خاک می‌باشد.

مواد و روشها

برای بررسی میزان جذب فلز توسط خاک و گیاه، به محیط کاشت کنترل شده نیاز می‌باشد تا نمونه‌های آب و زه‌آب موردنیاز جمع‌آوری و پارامترهای موردنظر اندازه‌گیری شود. بدین منظور نه عدد لیسیمتر استوانه‌ای از جنس پلاستیک و دارای قطر ۶۰ و ارتفاع ۱۰۰ سانتی‌متر تهیه و بر روی سکوهایی مستقر شدند. به منظور خروج آب از بخش تحتانی هر لیسیمتر، لوله‌ای از جنس PVC به قطر پنج سانتی‌متر در نزدیکی کف لیسیمتر نصب شد. حدود یک سوم طول لوله که فاقد روزنه بود از دیواره آن خارج بود. روزنه‌هایی به قطر دو میلی‌متر با استفاده از مته بر روی لوله زهکش و در چهار جهت با فاصله سه سانتی‌متر ایجاد شد. سپس به منظور ممانعت

جدول ۱ - نتایج تجزیه آب چاه

پارامتر	مقدار	واحد
هدایت الکتریکی	۰/۶۶۰	دسی زیمنس در لیتر
اسیدیته	۷/۵۱۰	-
CEC	۱۵	میلی اکی والان در لیتر
سدیم	۱/۶۹۰	میلی اکی والان در لیتر
کلسیم	۳/۰۰۰	میلی اکی والان در لیتر
منیزیم	۴/۰۰۰	میلی اکی والان در لیتر
پتاسیم	۰/۰۰۰	میلی اکی والان در لیتر
یون کلر	۱/۹۸۰	میلی اکی والان در لیتر
یوت بی کربنات	۳/۲۵۰	میلی اکی والان در لیتر
یون سولفات	۲/۸۶۰	میلی اکی والان در لیتر
روی	۰/۰۱۲	میلی گرم در لیتر
مس	۰/۰۰۰	میلی گرم در لیتر
سرب	۰/۰۰۰	میلی گرم در لیتر

سرب در آب آلوده تهیه شده برای آبیاری لیسیمترها برابر با دو میلی گرم بر لیتر در نظر گرفته شد. مقدار فلز سرب موجود در خاک لیسیمترها قبل از شروع آبیاری تعیین شد.

برای تهیه آب آلوده یا فاضلاب صنعتی، سولفات سرب به مقدار مورد نیاز در آب معمولی حل شد. میزان آلودگی آب براساس دو برابر بیشینه میزان فلز سرب در نهر فیروزآباد در جنوب شهر تهران انتخاب شد (جدول ۲). لذا غلظت فلز

جدول ۲ - تجزیه شیمیایی آب نهر فیروزآباد (میلی گرم در لیتر)

فلز سنگین	کمینه	متوسط	بیشینه	تعداد نمونه‌ها
سرب	۰/۰۱۴	۰/۱۳	۰/۹۶	۵۰

عصاره خاک تهیه گردیده و با استفاده از دستگاه جذب اتمی، میزان غلظت فلز موجود در عصاره تعیین شد (۳).

در پایان فصل رشد از ریشه، ساقه، برگ و دانه گیاه آفتابگردان و از ریشه و اندام هوایی بوته‌های یولاف و نی نمونه‌های موردنیاز تهیه و به مدت ۲۴ ساعت در آون و در دمای ۷۰ درجه سانتی‌گراد خشک شد. پس از توزین و آسیاب نمونه‌های گیاهی خشک شده، غلظت فلز در کلیه نمونه‌ها با استفاده از دستگاه جذب اتمی در آزمایشگاه تغذیه گروه علوم دامی دانشکده کشاورزی دانشگاه تهران تعیین گردید.

بیلان جرمی فلز سرب در سیستم آب، خاک و گیاه در شرایط آزمایش تعیین شد. با تعیین حجم آب آبیاری مورداستفاده و حجم زه‌آب خروجی از زهکش لیسیمترها، میزان جرم ورودی و خروجی با استفاده از رابطه زیر تعیین گردید:

$$M = V \times C \quad (1)$$

در این رابطه، M میزان جرم فلز وارد شده یا خارج شده به هر لیسیمتر (میلی‌گرم)، V حجم آب ورودی به هر لیسیمتر در هنگام آبیاری و یا خروجی از زهکش آن (لیتر) و C متوسط غلظت فلز سرب در آب ورودی یا زه‌آب خروجی لیسیمتر (میلی‌گرم بر لیتر) می‌باشد.

نتایج و بحث

غلظت سرب در آب خروجی از زهکش برای سه نوع گیاه آفتابگردان، یولاف و نی در

چون فاضلاب به‌طور پیوسته تولید می‌شود، استفاده از آب آلوده نیز باید به‌صورت پیوسته باشد. ولی به دلیل سطح کم لیسیمترها و مشکلات اجرایی، آبیاری لیسیمترها با آب آلوده با تناوب یک روز در میان انجام و در هر آبیاری، به هر لیسیمتر ۱۶ لیتر آب داده شد. برای تأمین زمان ماندابی لازم در گیاهان نی و یولاف، زهکش لیسیمترهای آنها تا ظهر روز بعد از هر آبیاری بسته و سپس برای تهویه خاک مجدداً باز می‌شد. در فاصله سه، ۱۰، ۲۰، ۲۸، ۳۳، ۴۳، ۴۹، ۵۶، ۶۵، ۷۱ و ۸۹ روز از آغاز نخستین آبیاری با آب آلوده به فلز سرب، از زه‌آب خروجی لیسیمترها با گذاشتن ظروف ۰/۲ لیتری در زیر زهکش آنها نمونه‌برداری شد. همچنین متوسط زه‌آب خروجی از هر لیسیمتر در فاصله بین دو آبیاری حدود هشت لیتر اندازه‌گیری شد. غلظت فلز سرب در هر یک از گیاهان کشت شده در لیسیمترها با دستگاه جذب اتمی تعیین شد.

پس از خاتمه عملیات آبیاری و فصل کشت، از خاک لیسیمترها تا عمق ۳۰ سانتی‌متر نمونه‌برداری و میزان تجمع فلز سرب در آنها اندازه‌گیری شد. برای تهیه عصاره خاک برای اندازه‌گیری فلز سرب، ابتدا محلولی شامل ۱۹۲/۵ گرم آمونیوم استات، ۱۲۵ میلی‌لیتر اسید استیک بسیار سرد و ۲۹/۲۲۵ گرم اتیلن دی‌آمین تترا اسید استیک (EDTA) تهیه و در سه لیتر آب مقطر حل شد. از هر نمونه ۲۰ گرم خاک برداشت و همراه با ۱۰۰ میلی‌لیتر از محلول مذکور به مدت ۳۰ دقیقه توسط شیکر تکان داده شد. سپس با عبور دادن نمونه‌ها از کاغذ صافی واتمن ۴۰،

جدول ۳ ارایه شده است. در کلیه موارد، غلظت سرب کمتر از مقدار مجاز ارایه شده در استاندارد FAO و همچنین استاندارد EPA یعنی پنج میلی گرم در لیتر می باشد (۱۱ و ۱۲). علی رغم وجود تفاوت در روند افزایش غلظت سرب در ابتدای دوره پالایش برای گیاهان آفتابگردان، یولاف و نی، غلظت سرب در زه آب تصفیه شده کاهش یافته و به صفر رسیده است. دلیل افزایش تدریجی غلظت سرب در پنج مرحله اول نمونه گیری می تواند یکی از موارد زیر باشد:

۱ - حرکت سریع آب در خاک در ابتدای آزمایش به دلیل استفاده از خاک دستی و عدم نشست کامل خاک

۲ - حرکت ترجیحی سرب به همراه آب از فاصله بین خاک و دیواره لیسیمتر در بخش های بالایی

۳ - عدم تثبیت خاک و ریشه به دلیل عدم استقرار کامل گیاهان کشت شده که این امر علاوه بر افزایش توان جذب گیاه در تثبیت خاک نیز بسیار مؤثر می باشد.

غلظت سرب در آب آلوده مصرفی در این

آزمایش حدود دو برابر غلظت آن در فاضلاب جاری در نهر فیروزآباد بود. بنابراین در صورت استفاده از آب جاری نهر مزبور نتایج حاصل بهتر خواهد بود.

در این مجموعه خاک - گیاه بیش از ۹۹ درصد سرب موجود در آب آلوده جذب شده است. همچنین غلظت فلز در زه آب خروجی از لیسیمترها کمتر از حد استاندارد بود. پس عملکرد سیستم در محدوده شرایط آزمایش در حذف فلز سرب مطلوب بوده و زه آب تصفیه شده نیز می تواند برای آبیاری سایر اراضی مناسب باشد. اگر در مزارع دارای خاک لومی، سطحی برابر یک هکتار برای این سیستم اختصاص یابد با احتساب یک متر در روز برای هدایت هیدرولیکی خاک، در هر روز امکان استحصال ۱۰۰۰۰ متر مکعب پساب تصفیه شده وجود دارد. اگر تبخیر متوسط روزانه حدود هفت میلی متر در نظر گرفته شود، می توان حدود ۱۵۰ هکتار زمین زراعی را با آب تصفیه شده آبیاری نمود. پس حدود ۰/۷ درصد سطح مزرعه برای استفاده از این سیستم کافی می باشد.

جدول ۳ - بیان جرمی عناصر و عملکرد سیستم (میلی گرم)

عنصر	گیاه		آفتابگردان		یولاف		نی	
	جرم	جرم	درصد	جرم	جرم	درصد	جرم	درصد
	ورودی	خروجی	عملکرد	ورودی	خروجی	عملکرد	ورودی	خروجی
سرب	۹۶۰/۰۰	۲/۲۶	۹۹/۷۶	۹۶۰/۰۰	۵/۱۵	۹۹/۴۶	۹۶۰/۰۰	۵/۲۵

جدول ۴ - میزان جذب سرب توسط گیاهان (میلی‌گرم بر کیلوگرم ماده خشک)

اندام گیاه	سرب (میلی‌گرم بر کیلوگرم)	وزن ماده خشک (کیلوگرم)	جرم فلز جذب شده توسط اندام گیاه (میلی‌گرم)
آفتابگردان			
دانه	۱۷/۳	۰/۰۹۲	۱/۵۹۲
برگ	۳/۲	۰/۰۷۶	۰/۲۴۳
ساقه	۰/۰۰۱	۰/۵۷۶	۰/۰۰۰
ریشه	۸/۵	۰/۱۱۲	۰/۹۵۲
یولاف			
اندام هوایی	۰/۰۰۱	۰/۲۴۹	۰/۰۰۰
ریشه	۱۸/۴	۰/۰۶۵	۱/۱۹۵
نی			
اندام هوایی	۰/۵	۰/۲۳۶	۰/۱۱۸
ریشه	۳/۶	۰/۲۴۸	۰/۸۹۳

بیشتر توسط این گیاه پهن‌برگ نسبت به دو گیاه دیگر باشد. علت بیشتر بودن جذب فلز توسط گیاه نی نسبت به گیاه یولاف را می‌توان ناشی از زیاد بودن حجم ریزوم‌های نی و نفوذ آنها به اعماق لیسیمترها ذکر نمود. بنابراین می‌توان گیاهان را از نظر توانایی در جذب فلز سرب به‌صورت آفتابگردان، نی و یولاف رتبه‌بندی نمود.

استاندارد تراکم فلز سرب معادل ۱۰۰۰ میلی‌گرم در هر کیلوگرم ماده خشک علوفه است (۱۴). با در نظر گرفتن مقادیر اندازه‌گیری شده می‌توان از گیاهان نی و یولاف به‌عنوان علوفه دام استفاده نمود (جدول ۴).

درصد جذب فلز سرب توسط گیاه آفتابگردان نسبت به دو گیاه دیگر بیشتر است (جدول ۵). این امر می‌تواند ناشی از جذب آب

جدول ۵ - بیلان جرمی عناصر در سیستم خاک، آب و گیاه (میلی‌گرم) - درصد جذب گیاه

فلز	گیاه	فلز موجود در خاک اولیه	فلز داده شده در طول دوره	کل جرم فلز آلاینده	فلز خارج شده توسط زه‌آب	فلز جذب شده توسط گیاه	جرم نهایی فلز موجود در خاک گیاه	درصد جذب
	آفتابگردان	۸۵۴/۱۰۰	۹۶۰/۰۰۰	۱۸۱۴/۱۰۰	۲/۲۶۴	۲/۷۸۷	۱۸۰۹/۰۴۹	۰/۱۵۴
سرب	یولاف	۸۵۴/۱۰۰	۹۶۰/۰۰۰	۱۸۱۴/۱۰۰	۵/۱۴۵	۱/۱۹۶	۱۸۰۷/۷۵۹	۰/۰۶۶
	نی	۸۵۴/۱۰۰	۹۶۰/۰۰۰	۱۸۱۴/۱۰۰	۵/۲۵۰	۱/۰۱۱	۱۸۰۷/۸۳۹	۰/۰۵۶

حد مجاز (۱۵ میلی گرم در هر کیلوگرم خاک) کمتر است می تواند ادامه یابد (۴). بعد از آن، آبیاری با آب معمولی و کشت گیاهان مزبور تا حذف فلز سرب از خاک توصیه می شود.

منابع مورد استفاده

- ۱ - بخش امور خارجی شرکت شل دولوپمنت ایران ب. و. ۱۳۸۱. گزارش شرکت های اکتشاف و تولید شل پیش به سوی توسعه پایدار، www.siep.shell.com/hes/sd/sd.htm ، ۱۲ صفحه.
- ۲ - حسن اقلی، ع. ر. ۱۳۸۱. استفاده از فاضلاب های خانگی و پساب تصفیه خانه ها در آبیاری محصولات کشاورزی و تغذیه سفره های آب زیرزمینی، رساله برای دریافت درجه دکتری در رشته علوم و مهندسی آبیاری. دانشگاه تهران.
- ۳ - غازان شاهی، ج. ۱۳۷۶. آنالیز خاک و گیاه، چاپ اول، (ترجمه). ۳۱۱ صفحه.
- ۴ - ملکوتی، م. ج. و همایونی، م. ۱۳۷۳. حاصلخیزی خاک های مناطق خشک مشکلات و راه حل ها، انتشارات دانشگاه تربیت مدرس.
- 5 . Bradshaw AD and Chadwick MJ (1980) The restoration of land: The geology and reclamation of degraded land. Univ. California Press, Berkeley. P: 15.
- 6 . Brandon DL, Lee CR, Simmers JW and Skogerboe JG (1991) Long-term evaluation of plants and animals colonizing contaminated estuarine dredged material placed in both upland and wetland

حدود ۹۹ درصد سرب توسط خاک تحت کشت گیاهان مختلف جذب شده است (جدول های ۳ و ۵). قابلیت محلول بودن فلزات سنگین به ویژه در خاک های آهکی و معدنی کم است، لذا این عناصر بیشتر در لایه های فوقانی خاک ذخیره می شوند. فلزات سنگین فاضلاب بیشتر در لایه ۱۰ سانتی متری بالای خاک تجمع می یابند (۲). با استفاده از فاضلاب در خاک های لوم شنی نتیجه گیری شد که حدود ۹۰ درصد عنصر سرب در لایه صفر تا ۱۵ سانتی متری باقی مانده است (۲). همچنین عوامل متعددی بر ظرفیت خاک در نگهداری فلز سرب مؤثر می باشند که از آن جمله می توان CEC و pH خاک را نام برد. در حالت عادی میزان جذب فلز توسط خاک با افزایش CEC خاک زیادتر می شود (۲).

نتایج این پژوهش نشان می دهد که امکان استفاده از سیستم های خاک و گیاه در پالایش پساب های صنعتی آلوده به فلز سرب وجود دارد و پالایش تا زمانی که غلظت سرب در خاک از

environments. Miscellaneous paper D-91-5 US Army Engineer Waterways Experiment Station, Vicksburg MS. P: 12.

- 7 . Ernst WHO (1988) Decontamination of mine sites by plants: An analysis of the efficiency. In Proceedings of international conference on environmental contamination. CEP Consultants, Ltd., Edindurgh, UK. PP: 305-310.

- 8 . Lee CR, Hoeppel RE, Hunt PG and Carlson CA (1976) Feasibility of functional use of vegetation to filter, dewater, and remove contaminants from dredged material. Technical Report D-76-4 (June). U.S. Army Engineer Waterways Experiment Station, Vicksburg, MS. P: 11.
- 9 . Licht LA (1993) Ecolotree Cap: Densely Rooted Trees for Water Management on Landfill Covers. In Proceeding of the Air and Waste Management Association's 86th Annual meeting and conference. July 14 - 18, 1993 Denver CO-WA-89. AWMA, Pittsburgh, PA. Paper A549.
- 10 . McAneny CC, Tucker PG, Mrgan J, Lee CR, Kelly MF and Horz RC (1985) Covers for uncontrolled hazardous waste sites. U.S. Gov. Print. Office. EPA/540/2-85/002.
- 11 . National Academy of Sciences and National Academy of Engineering (1972) Water quality criteria. US Environmental protection Agency Washington DC, EPA-R373-033. P: 592.
- 12 . Pescod MB (1992) Wastewater treatment and use in, FAO Irrigation and drainag P: 47.
- 13 . Shimp JF, Tracey JC, Davis LC, Lee E, Huang W, Erickson LE and Schnoor JL (1993) Beneficial effects of plants in the remediation of soil and groundwater contaminated with organic compounds. CRC Critical Reviews in Environ. Scien. and Tech. 23: 41-77.
- 14 . Underwood EJ and Suttle NF (1999) The mineral nutrition of livestock (3rd edition), CAB international.
- 15 . Yamada K, Miyahara K and Kotoyori T (1975) Studies on soil pollution caused by heavy metals. Part IV: Soil Purification by plants that absorb heavy metals. Gamm Ken Nogyo Shienjo Hokoku. 15: 39-54.

