

تأثیر مقادیر مختلف سرب و روی بر فعالیت جمعیت باکتریایی خاک

دکتر محمد رضا مهراسبی^۱، زهره فرهمند کیا^۲

خلاصه

سابقه و هدف: با توجه به روند رو به رشد فعالیت‌های صنعتی و آثار تخریبی آلاینده‌های ناشی از آن بر اکوسیستم‌های مختلف و عدم اطلاع از اثرات مضر مقادیر سرب و روی بر فعالیت میکروبی خاک، این تحقیق به منظور تعیین تأثیر مقادیر مختلف سرب و روی بر فعالیت جمعیت میکروبی خاک‌های منطقه‌ی زنجان از طریق تعیین غلظت بازاریابی ۵۰ درصد در سال ۱۳۸۲ انجام شد.

مواد و روش‌ها: تحقیق با طراحی تجربی بر روی ۲۸ تیمار آلوده به سرب و روی انجام شد که جهت خوگیری به مدت ۸ ماه در ظروف جداگانه در معرض ۳ غلظت سرب و ۳ غلظت روی قرار گرفته بودند. یک نمونه‌ی خاک نیز به عنوان شاهد با همان شرایط در معرض هیچ نوع فلز سنگینی قرار نگرفت. پس از جدا سازی میکروارگانیسم‌ها، هر جمعیت میکروبی جدا سازی شده با ۱۰ غلظت روی (۰/۵ تا ۴۵ میلی مول بر کیلوگرم خاک) و ۱۰ غلظت سرب (۰/۵ تا ۴۵ میلی مول بر کیلوگرم خاک) در ظروف جداگانه آلوده شدند و پس از ۶ هفته، آزمون‌های شمارش میکروبی و فعالیت آنزیم دهیدروژناز انجام شد. با استفاده از نتایج به دست آمده منحنی‌های دوز - پاسخ رسم و سپس غلظت باز دارندگی ۵۰ درصد محاسبه و تحلیل شد.

یافته‌ها: بهترین مدل برای رسم منحنی‌های دوز - پاسخ مدل لجستیک بود. در کلیه تیماران غلظت بازاریابی ۵۰ درصد همراه بود با افزایش غلظت فلز سنگین در مرحله‌ی خوگیری همراه بود. در تیماران کنترل غلظت بازاریابی ۵۰ درصد سرب و روی به ترتیب حدود ۱۶ و ۸ میلی مول بر کیلوگرم بود و در تیمارانی که قبلاً با سرب و روی آلوده شده بودند این غلظت در سرب از ۲۰/۶ تا ۲۷/۴ و در روی از ۱۳/۷ تا ۴۴ میلی مول بر کیلوگرم بسته به نوع و غلظت فلز اضافه شده به خاک در مرحله‌ی خوگیری متغیر بود.

نتیجه گیری و توصیه‌ها: وجود شرایط خوگیری با فلز سنگین، کنترل غلظت بازاریابی ۵۰ درصد سرب و روی را در میکروارگانیسم‌های خاک بالا می‌برد و در این میان فلز روی نسبت به سرب سمی تر و اثرات بازاریابی شدیدتری در جمعیت باکتریایی خاک دارد در نظر گرفتن غلظت حدود ۱ و ۰/۵ میلی مول بر کیلوگرم به ترتیب برای سرب و روی به عنوان غلظت‌های آستانه در تدوین پیش نویس‌های استاندارد توصیه می‌شود.

واژگان کلیدی: جمعیت میکروبی، غلظت بازاریابی ۵۰ درصد (IC50)، خاک، زنجان.

مقدمه

خاکی می‌شوند. آلودگی خاک از یک سو موجبات آلودگی مواد غذایی را سبب شده و از سوی دیگر با توجه به عبور آب از تشکیلات زیرزمینی موجبات آلودگی آب را نیز فراهم می‌کند. تغییر و تبدیل گوگرد و فسفر، تثبیت ازت، احیاء و انتقال نیترات، تشکیل ترکیبات آلی کربن دار در خاک و معدنی کردن مواد آلی کربن دار در خاک توسط میکروارگانیسم‌ها انجام می‌شود (۱).

فلزات سنگین مثل سرب، روی، جیوه و کادمیوم و ... دسته‌ای

یکی از نگرانی‌های اکولوژیست‌ها و متخصصین محیط زیست، آلودگی‌های زیست محیطی و به ویژه آلودگی خاک می‌باشد. در اثر فعالیت‌های مختلف انسانی به خصوص فعالیت‌های صنعتی مقادیر بسیار زیادی از مواد آلی گوناگون در محیط زیست منتشر می‌شوند. بخشی از این آلاینده‌ها به طور مستقیم وارد منابع آبی شده، بخشی در سطح یا اعماق خاک تخریب می‌شوند و بخش دیگری از آلاینده‌ها به صورت گاز یا بخار در آتمسفر زمینی پخش می‌شوند که از طریق نزولات جوی دوباره وارد منابع آبی و

^۱ دکترای بهداشت محیط، استادیار دانشگاه علوم پزشکی زنجان

^۲ کارشناس شیمی، دانشگاه علوم پزشکی زنجان

پی پی ام جیوه، کرم، مس و کادمیوم آلوده بوده است کاهش معنی داری داشته و به عنوان مثال کادمیوم در غلظت ۲ پی پی ام باعث توقف تجزیه ی بیولوژیکی شده است. این اتفاق در غلظت ۲ تا ۵ پی پی ام مس نیز رخ داده ولی جیوه اثرات منفی محسوسی نداشته است (۱۰). بنابراین با توجه به روند رو به رشد فعالیت های صنعتی و آثار تخریبی آلاینده های ناشی از آن بر اکوسیستم های مختلف و عدم اطلاع از اثرات مضر مقادیر مختلف سرب و روی بر فعالیت می کروی خاک این تحقیق، به منظور تعیین این مقادیر از طریق تعیین IC_{50} انجام شد.

در تحقیق حاضر اثرات سرب و روی بر فعالیت آنزیم دهیدروژناز و تعداد باکتری ها در واحد جرم خاک مورد مطالعه قرار گرفته و هدف مطالعه تعیین IC_{50} یا غلظتی است که در آن ۵۰ درصد بازدارندگی مشاهده می شود.

مواد و روش ها

این تحقیق به روش تجربی انجام شده است. در مرحله ی اول جهت انجام تحقیق از زمین های بایر (از شعاع ۵ کیلومتری معدن سرب و روی دندی زنجان) که هیچ فعالیت انسانی روی آنها صورت نگرفته است نمونه های خاک از سطح زمین و اعماق ۲۰ و ۵۰ سانتی متری از منطقه ای به مساحت حدود ۳۱/۵ کیلومتر مربع برداشت شدند. تعداد نمونه های خاک ۱۷۵ نمونه بود که از هر کیلومتر مربع ۶ نمونه برداشت شد. نمونه های خاک پس از اختلاط کامل و جداسازی باقی مانده های گیاهان، با سرنند ۲ میلی متری سرنند شدند. در هر یک از ۷ ظرف ۲۵۰ میلی لیتری استریل ۲۰۰ گرم خاک ریخته و ظرفیت نگه داری آب در خاکها روی ۴۰ درصد تنظیم شد. از آنجا که به ترتیب ۳۲ و ۱۶ میلی مول بر کیلوگرم از سرب و روی به میزان ۵۰ درصد ATP خاک را کاهش می دهند (۱۱، ۴) در این تحقیق در ظروف ۱ تا ۳ غلظت سرب در خاک مقادیر ۱۶، ۳۲ و ۶۴ میلی مول

از آلاینده ها هستند که در اثر فعالیت های صنعتی انسان به محیط خاک وارد می شوند. به دلیل وجود اختلاف در خصوصیات بیولوژیکی و شیمیایی خاک های مناطق مختلف و با توجه به این که تا کنون گزارشی از مقادیر مضر ای-ن دو عنصر برای فعالیت می کروی خاک ارائه نشده است، لازم است در مورد اثرات این آلاینده ها بر فعالیت میکروبی خاک تحقیقات مختلفی صورت گیرد (۳، ۲) تحقیقات انجام شده نشان دهنده ی اثرات سمی فلزات سنگین بر فعالیت بخش میکروبی خاک می باشند (۴). این فلزات در غلظت های بالا اثرات جدی بر ساختار بیومس و فعالیت جمعیت می کروی خاک می گذارند (۵). شای و همکاران غلظت بازدارندگی ۵۰ درصد (IC_{50})^۱ کرم و سرب را به ترتیب ۲/۵ و ۰/۰۱ گزارش کرده اند (۶). در تحقیق دیگری که توسط موتزارت و همکاران انجام گرفته است اثرات نیکل، روی، مس، سرب و کادمیوم بر فعالیت میکروبی خاک مطالعه و مشخص شده که کادمیوم سمی ترین فلزات مورد مطالعه بوده است. در تحقیق مذکور مقادیر IC_{50} در میکروارگانیسم های خو داده نشده در مقابل این فلزات، بر حسب لگاریتم غلظت و بر اساس آزمون شمارش بشقابی برای مس، کادمیوم، روی، نیکل و سرب به ترتیب ۳/۸۴، ۵/۲۹، ۴/۳۶، ۳/۸۳ و ۳/۰۵ بوده است (۷). تحقیق دیگری نشان داد که کادمیوم و جیوه در غلظت های ۱۰ تا ۱۰۰ پی پی ام فعالیت آنزیم های لیگنینولیتیک خاک را به حد معنی داری کاهش می دهند (۸). هم چنین گزارش شده است که بیومس میکروبی در خاک های آلوده به سرب نسبت به خاک های بدون سرب کاهش معنی داری دارد و سرب باعث ۱۰ درصد کاهش در تولید بیومس می شود (۹). مطالعات نشان داده اند که تجزیه ی بیولوژیکی ۲- کلروفنل ۳- کلروبنزوات توسط باکتری های بی هوازی وقتی محیط به غلظت های بالاتر از ۰/۰۱

¹Inhibition Concentration

خاک‌ها همان ۴۰ درصد تعیین و نسبت های کربن به نیتروژن، نیتروژن به فسفر و فسفر به پتاسیم به ترتیب ۱۰/۱، ۵/۱، ۰/۵/۱ تنظیم شد (۱۵،۹، ۶).

پس از گذشت ۶ هفته آزمون شمارش باکتریایی به روش نمایش بشقابی روی محیط کشت آگار حاوی تریپتوز^۲ (TSA) و آزمون اندازه گیری فعالیت آنزیم دهیدروژناز به عنوان دو شاخص ارزیابی فعالیت میکروبی خاک انجام شد (۱۷،۱۶).

هر آزمایش ۳ بار تکرار، انحراف معیار محاسبه و میانگین نتایج ثبت شد. جهت شمارش باکتری‌های خاک یک گرم نمونه برداشت و با آب مقطر استریل شد. عمل ترقیق متوالی انجام و سپس یک میلی لیتر از رقت مورد نظر در پلیت های حاوی محیط آگار حاوی تریپتوز (که قبلا به مدت ۲۴ ساعت در حرارت ۳۷ درجه سانتی گراد جهت اطمینان از عدم آلودگی انکوبه شده بود) کشت داده شد. پس از ۴۸ ساعت شمارش کلنی انجام شد. فقط پلیت هایی که حاوی ۲۰ تا ۸۰ کلنی بودند شمارش شدند و نتایج بر حسب واحد تشکیل کلنی در هر گرم خاک (CFU/g) ثبت شدند (۱۶).

اندازه گیری فعالیت آنزیم دهیدروژناز به روش تری فنیل تترازولیوم کلراید انجام شد. در این تحقیق حلال استخراج استن بود که به همراه تری فنیل تترازولیوم کلراید به نمونه های خاک اضافه شد. پس از ۲۴ ساعت محلول در تکان دهنده قرار گرفته و پس از صاف کردن میزان جذب نور محلول قرمز رنگ (که رنگ آن ناشی از تولید تری فنیل فورمازان بود) در طول موج ۵۴۶ نانومتر توسط یک دستگاه اسپکتروفتومتر نور مرئی- فرابنفش (LKB) اندازه گیری شد و با توجه به منحنی کالیبراسیون از غلظت‌های مختلف تری فنیل فورمازان رسم شده ($t^2 = 0.99$)، و معادله‌ی حاصل از خط رگرسیون، فعالیت آنزیم بر حسب میکروگرم تری فنیل فورمازان در هر گرم خاک محاسبه و ثبت شد (۱۷).

بر کیلوگرم و در ظروف ۴ تا ۶ غلظت روی به ترتیب در مقادیر ۸، ۱۶ و ۳۲ میلی مول بر کیلوگرم تنظیم شد. ظرف شماره‌ی ۷ به عنوان ظرف کنترل در نظر گرفته شد و هیچ نوع فلز سنگین به آن اضافه نگردید. این خاک دارای حداقل آلودگی بود چون در محیط‌ی بی‌سیست نمی‌توان خاکی را تصور نمود که غلظت سرب و روی در آن صفر باشد (۵،۴). هم‌چنین برای تنظیم غلظت سرب و روی از سولفات روی و نیترات سرب استفاده شد و غلظت فلزات با احتساب غلظت سرب و روی موجود در خاک تنظیم گردید. این ظروف به مدت ۸ ماه با هدف ایجاد شرایط خوگیری در دمای آزمایشگاه نگهداری شدند. در این مدت با انجام وزن سنجی به طور منظم میزان رطوبت خاک‌ها تنظیم می‌شد. پس از گذشت ۸ ماه میکروارگانیسم‌های موجود در خاک هر ظرف به طور مجزا، جداسازی شدند و استخراج به روشی که مارجرین و هم‌کاران ارائه نموده‌اند (۱۳،۱۲،۵) صورت گرفت. در مرحله‌ی دوم ابتدا خاک به مقدار مورد نیاز (از همان نمونه های خاک که در مرحله‌ی اول مخلوط و سرند شده بودند) استریل شد به این صورت که ابتدا خاک، درون سینی های فلزی پخش شد و درون کوره‌ای با حرارت ۲۰۰ درجه سانتی گراد به مدت ۲ ساعت و سپس در حرارت ۳۷ درجه سانتی گراد به مدت ۴ ساعت درون گرم‌خانه قرار داده شدند. این دو مرحله‌ی حرارت دهی و کشت ۳ بار تکرار شد تا میکروارگانیسم های موجود در خاک کاملا نابود شدند (۱۴،۶). سپس ۱۴۰ لوله آزمایش ۴۰ میلی لیتری با درب تلفونی انتخاب و استریل شدند. برای کشت میکروارگانیسم‌های جداسازی شده از هر ظرف مرحله‌ی اول (۷ ظرف) در محیط خاک، ۲۰ لوله آزمایش در نظر گرفته شد. به لوله ها ۲۰ گرم خاک اضافه شد و غلظت‌های ۰/۵، ۰/۱، ۰/۲، ۰/۳، ۰/۴، ۰/۵، ۰/۱۰، ۰/۲۰، ۰/۳۰، ۰/۴۰، ۰/۵۰ میلی مول در کیلوگرم سرب به ۱۰ لوله و معادل همین غلظت‌ها به ۱۰ ظرف دیگر، روی اضافه شد. پس از تلقیح میکروارگانیسم های جدا سازی شده از ظروف مرحله‌ی اول به لوله ها، ظرفیت نگهداری آب در

^۲Triptose Soy Agar

هم چنین ارتباط بین مقادیر تری فنیل فورمازان و واحد تشکیل کلنی در تیمارهای شاهد وقتی با سرب و روی آلوده شده‌اند به روش همبستگی تعیین شد.

یافته‌ها

در ۱۴ تیمار بررسی شده ۲۸ سری داده (با توجه به دو شاخص میکروبی) تحلیل شد که با احتساب دو شاخص فعالیت میکروبی، ۲۸ سری داده تحلیل شدند، فقط در دو سری از داده‌ها معادله‌ی لجستیک جواب مناسب نداد و از بین معادلات لگاریتمی، رشد و ... معادله‌ی درجه‌ی دوم بهترین نتیجه را ارائه داد. در مجموع ۲۸ منحنی دوز - پاسخ رسم شد. پس از رسم منحنی‌های دوز پاسخ میزان IC_{50} در کلیه‌ی تیماران با داده‌های هر دو شاخص محاسبه شد نتایج نشان داد که در خاک‌هایی که با غلظت‌های مختلف فلزات سنگین مرحله‌ی خوگیری را گذرانده‌اند نسبت به خاک‌های کنترل در هر آزمون مقادیر IC_{50} بسیار بالاتر بود. مقادیر IC_{50} میکروارگانسیم‌هایی که با سرب خوگیری شده‌اند، از ۱۸/۵ میلی‌مول بر کیلوگرم در تیمار کنترل به حداکثر ۲۴/۹ میلی‌مول بر کیلوگرم در آزمون شمارش میکروبی و از ۱۴/۳

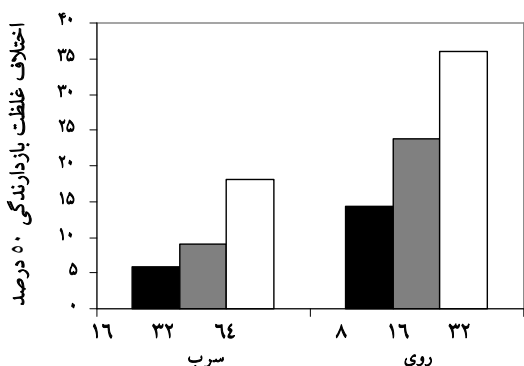
کلیه‌ی مواد به کار رفته ساخت کارخانه‌ی مرک و از نوع آنالیتیکال بودند و تمامی آزمایشات در آزمایشگاه دانشکده‌ی بهداشت انجام شد. در این تحقیق در واقع میکروارگانسیم‌هایی که در مقابل یک فلز سنگین مرحله‌ی خوگیری را گذرانده بودند هم در مقابل همان فلز و هم در مقابل آلودگی با فلز دیگر مورد آزمون قرار گرفتند. بنابراین ۱۴ تیمار مختلف که از نظر نوع و غلظت فلز سنگین در مرحله‌ی خوگیری و نوع فلز سنگین (در غلظت‌های ۱۰ گانه) در مرحله‌ی دوم با یکدیگر متفاوت بودند مورد مطالعه قرار گرفتند.

منحنی‌های دوز - پاسخ بر این اساس رسم شدند که محور افقی غلظت‌های ۱۰ گانه‌ی فلز سنگین و محور عمودی درصد کاهش شاخص فعالیت میکروبی (شمارش میکروبی یا فعالیت آنزیمی) نسبت به مقدار شاخص در تیمارهای کنترل بودند، جهت تحلیل نتایج و رسم منحنی‌های دوز - پاسخ از نرم افزار Curve Expert استفاده گردید و مدل‌های ریاضی مختلف جهت ترسیم منحنی‌ها آزمون شدند. ملاک آزمون ضریب تعیین (R^2) بود. بهترین مدل ریاضی مدل لجستیک با فرمول زیر بود (۷،۶).

a

$$Y = \frac{a}{1 + \exp b(x-c)}$$

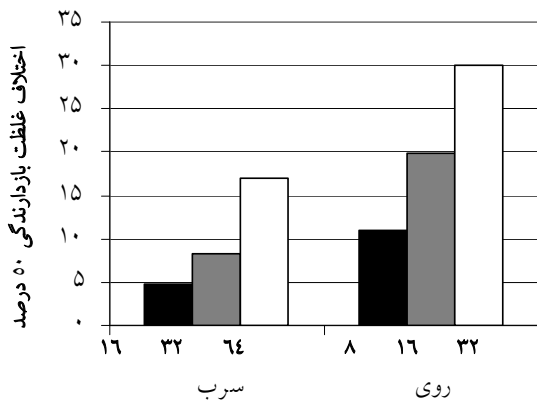
در این معادله Y درصد کاهش شاخص، x غلظت فلز آلاینده، a, b, c پارامترهای معادله هستند که در هر تیمار توسط نرم افزار تعیین شدند. منحنی‌های دوز پاسخ هم بر اساس نتایج حاصل از آزمون شمارش میکروبی و هم بر اساس آزمون فعالیت آنزیم رسم شدند. جهت محاسبه‌ی IC_{50} در نقطه‌ای که Y برابر ۵۰ درصد است غلظت مربوطه تعیین شد. هم چنین جهت تجزیه و تحلیل نتایج مقادیر ΔIC_{50} (اختلاف غلظت بازدارندگی پنجاه درصد) در خاک‌های آلوده با IC_{50} خاک‌های کنترل محاسبه شدند. رگرسیون خطی بین مقادیر ΔIC_{50} غلظت فلزات سنگین نیز برقرار شد. در این تحقیق



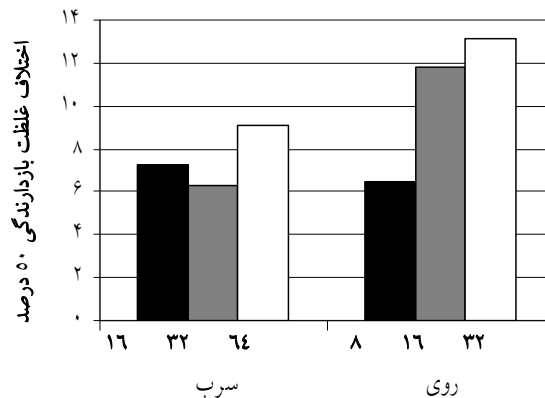
غلظت‌های مختلف سرب و روی (میلی‌مول بر کیلوگرم)

نمودار ۱ - توزیع مقادیر اختلاف غلظت بازدارندگی حاصل از آزمون آنزیم دهیدروژناز تیمارهای روی در خاک‌های آلوده شده با غلظت‌های مختلف سرب و روی در مقایسه با

تیمار و شاهد، زنجان ۱۳۸۲



نمودار ۴ - توزیع مقادیر اختلاف غلظت با‌دارندگی حاصل از آزمون کشت میکروبی تیمارهای روی در خاک‌های خود داده شده با غلظت‌های مختلف سرب و روی در مقایسه با تیمار و شاهد، زنجان ۱۳۸۲

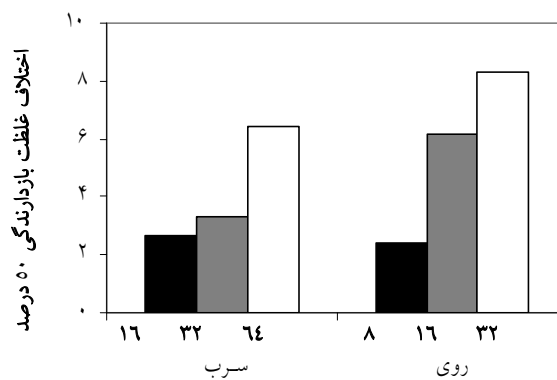


نمودار ۲ - توزیع مقادیر اختلاف غلظت با‌دارندگی حاصل از آزمون آنزیم دهیدروژناز تیمارهای سرب در خاک‌های خود داده شده با غلظت‌های مختلف سرب و روی در مقایسه با تیمار و شاهد، زنجان ۱۳۸۲

میزان IC_{50} روی در میکروارگانیزم‌هایی که با غلظت‌های مختلف روی، مرحله‌ی خوگیری را گذرانده‌اند از $8/9$ میلی مول بر کیلوگرم در تیمار کنترل به حداکثر $38/9$ میلی مول بر کیلوگرم در آزمون شمارش میکروبی و از $8/1$ به حداکثر 44 میلی مول بر کیلوگرم در آزمون فعالیت آنزیمی رسیده است. همین میکروارگانیزم‌ها وقتی به سرب آلوده شده‌اند میزان IC_{50} از $18/5$ در تیمار کنترل به حداکثر $26/8$ میلی مول بر کیلوگرم در آزمون شمارش میکروبی و از $14/3$ به حداکثر $27/4$ میلی مول بر کیلوگرم در آزمون فعالیت آنزیم رسیده است. در نمودارهای (۱) تا (۴) مقادیر ΔIC_{50} های به دست آمده جهت بررسی اثر غلظت فلز سنگین در مرحله‌ی خوگیری در بالا رفتن میزان تحمل باکتری‌ها و بالا رفتن IC_{50} نشان داده شده است. در کلیه تیمارها با افزایش غلظت فلز در مرحله‌ی خوگیری ΔIC_{50} افزایش داشته است. مقادیر ضریب همبستگی بین ΔIC_{50} تیمارهای مختلف و غلظت فلز سنگین در مرحله‌ی خوگیری محاسبه شد.

به غیر از یک مورد در بقیه‌ی موارد ضریب تعیین بالاتر از $0/8$ است. در محاسبات رگرسیون، معادله‌ی خطوط مربوطه نیز به دست آمد. در صورتی که در معادله‌ی خطوط رگرسیون Y را

در تیمار کنترل به حداکثر $23/3$ میلی مول بر کیلوگرم در آزمون فعالیت آنزیمی رسید. IC_{50} روی در همین میکروارگانیزم‌ها از $8/9$ میلی مول بر کیلوگرم در تیمار شاهد به حداکثر $25/9$ میلی مول بر کیلوگرم در آزمون شمارش میکروبی و از $8/1$ در تیمار کنترل به حداکثر $26/16$ میلی مول بر کیلوگرم در آزمون فعالیت آنزیمی رسید.



نمودار ۳ - توزیع مقادیر اختلاف غلظت با‌دارندگی حاصل از آزمون کشت میکروبی تیمارهای سرب در خاک‌های خود داده شده با غلظت‌های مختلف سرب و روی در مقایسه با تیمار و شاهد، زنجان ۱۳۸۲

باکتری‌هایی که در معرض سرب بوده‌اند قادر شده‌اند غلظت ۱۵۰۰ میکروگرم سرب در هر گرم خاک را تحمل نمایند (۳). در صورتی که در تحقیق ما نیز زمان خوگیری از ۸ ماه به ۲ سال افزایش می‌یافت احتمال افزایش میزان تحمل باکتری‌ها نیز افزایش می‌یافت.

در مطالعه‌ی مونتسرات و همکاران (۱۹۹۴) نیز بالا رفتن میزان تحمل باکتری‌ها در مقابل فلزات سنگین وقتی در مقابل انواع دیگر فلزات سنگین خوگیری شده باشند، نشان داده شده است. نتایج تحقیق حاضر نیز با تحقیق مذکور مطابقت دارد (۷).

محاسبات مربوط به غلظت آستانه نشان می‌دهد که کمترین مقدار غلظت آستانه‌ی مربوط به تیمارهای گروه خوگیری یافته با روی و آلوده شده با سرب در آزمون فعالیت آنزیم بوده است، که نشان می‌دهد سرب در این آزمون بالاترین اثر سمیت را داشته است ولی چون مقدار غلظت آستانه‌ی به دست آمده در دو آزمون در مقایسه با یکدیگر اختلافات زیادی دارند، نمی‌توان تفسیر قطعی نمود، چون در بقیه‌ی تیمارها غلظت‌های آستانه در دو آزمون اختلاف کمی دارند. در تیمارهای گروه خوگیری یافته و آلوده شده با روی کمترین غلظت آستانه را در هر دو آزمون داریم که برابر ۰/۵۵ و ۰/۵۱ به ترتیب در آزمون‌های شمارش میکروبی و فعالیت آنزیمی بوده‌اند که اختلاف آن‌ها نیز حداقل (۰/۰۴) است که نشان دهنده‌ی آن است که در این تحقیق روی سمی‌تر از سرب بوده است و نتایج حاصل از تحلیل غلظت آستانه، نتایج حاصل که از تحلیل مقادیر IC_{50} را تأیید می‌نماید.

مقادیر I_2 بالا در رگرسیون خطی بین مقادیر تری فنیل فورمازان و واحد تشکیل کلنی در تیمارهای کنترل آلوده شده با روی و سرب ۰/۹۹ و ۰/۸۸ نشان می‌دهد که می‌توان از آزمون فعالیت آنزیم به عنوان یک شاخص فعالیت میکروبی استفاده نمود. آزمون فعالیت آنزیم سریع‌تر انجام می‌گیرد، خطای چشمی که در آزمون شمارش باکتری وجود دارد در این روش وجود ندارد و از همه مهم‌تر در آزمون شمارش

مساوی صفر قرار دهیم (یعنی ΔIC_{50} معادل صفر باشد) x برابر غلظت آستانه خواهد بود یعنی غلظتی که اولین تغییرات در IC_{50} و به عبارت دیگر در فعالیت میکروبی به وجود می‌آید که می‌تواند نمایانگر شدت سمیت فلز باشد. بر این اساس غلظت آستانه‌ی سرب ۰/۸۴ و غلظت آستانه‌ی روی ۰/۵ میلی مول بر کیلو گرم خاک به دست آمد.

همبستگی بین نتایج حاصل از دو شاخص میکروبی در تیمارهای شاهد که به روی آلوده شده‌اند (منظور تیمارهایی که در مرحله‌ی خوگیری در معرض هیچ‌نوع فلز قرار نگرفته‌اند اما در مرحله‌ی دوم برای تعیین IC_{50} در غلظت‌های مختلف سرب و روی آزمون شده‌اند) نشان داد که ضریب همبستگی در این دو تیمار به ترتیب ۰/۸۸ و ۰/۹۹ بوده است.

بحث

نتایج تحقیق نشان داد روی نسبت به سرب سمی‌تر و اثرات بازدارندگی شدیدتری در جمعیت باکتریایی خاک دارد و هم‌چنین مدل لجستیک بهترین مدل ریاضی است و بهترین منحنی را بر روی داده‌های دوز- پاسخ رسم می‌کند.

بررسی تغییرات به وجود آمده در مقادیر IC_{50} در غلظت‌های مختلف مرحله‌ی خوگیری نشان می‌دهد که غلظت فلز سنگین بر بالا رفتن مقادیر IC_{50} اثر مثبت داشته است و هر چه غلظت بیشتر می‌شود IC_{50} نیز افزایش می‌یابد. ضریب تعیین بالا در رگرسیون‌های خطی محاسبه شده بین IC_{50} و غلظت فلز سنگین در مرحله‌ی خوگیری نیز نشان دهنده‌ی اثرات مثبت افزایش غلظت فلز در مرحله‌ی خوگیری بر افزایش IC_{50} است. در نتایج به دست آمده مشخص شد که وقتی میکروارگانیسم‌ها در مقابل یکی از فلزات روی یا سرب مرحله‌ی خوگیری را گذرانده باشند تحمل آن‌ها در مقابل فلز دیگر نیز افزایش می‌یابد یعنی وقتی باکتری‌ها با روی خوگیری شده‌اند IC_{50} آن‌ها نسبت به زمانی که با سرب خوگیری شده‌اند بالاتر است.

دالمن و هانسترا (۱۹۹۷) دریافتند که در طی دو سال،

می‌شود، اقدامات کنترلی جهت پیشگیری از انتشار فلزات سنگین در محیط زیست به عمل آید.

تشکر و قدردانی

بدین وسیله از معاونت پژوهشی دانشگاه علوم پزشکی زنجان به لحاظ تقبل هزینه‌ی این طرح پژوهشی تقدیر و سپاس‌گزاری می‌نماید.

میکروبی فقط باکتری‌های کشت پذیر شمارش می‌شوند در حالی که فعالیت آنزیم مربوط به کل باکتری‌ها است.

با توجه به گسترش صنایع وابسته به سرب و روی در استان زنجان و انتشار آلودگی‌های حاصله، لازم است که ابتدا تحقیقات جامعی در خصوص میزان فلزات سنگین در منابع زیست محیطی استان انجام گیرد و سپس با توجه به نتایج تحقیق حاضر و پژوهش‌هایی که در مقایسه بزرگتر جهت تعیین غلظت‌های آستانه‌ی این فلزات انجام

منابع

- 1 – Mckane L, Kandel J. *Microbiology, Essential and Applications*. New York: Mc Grawhill; 1996: 703-5.
- 2 – Roane TM, Josephson KL, Pepper IL. Dual-bioaugmentation strategy to enhance remediation of cocontaminated. *Soil Appl Envir Microbiol* 2001; 67: 3208-15.
- 3 - Doelman P, Haanstra L. Effects of lead on the soil bacterial microflora. *Soil Biology & biochem* 1997; 11: 487-91.
- 4 - Kumar Sani R, Brent M, Peyton LT, Brown T. Copper-induced inhibition of growth of desulfu vibrio desulfuricans G20. *Applied & Envir Microbiol* 2001;67:4765-72.
- ۵ - علی اصغر زاده ناصر. *در ترجمه‌ی میکروبیولوژی و بیوشیمی خاک*، پاول و کلارک (مؤلفین). چاپ اول، تبریز: انتشارات دانشگاه تبریز ۱۳۷۶، صفحات ۱۰۰-۱.
- 6 – Shi W, Becker J, Bischoff M, Turco RF, Konopk AE. Association of microbial community composition and activity with lead, chromium, and hydrocarbon contamination. *Applied & Envir Microbiol* 2002; 68: 3859-66.
- 7 - Montserrat D, Earland B, Asa F. Multiple heavy metal tolerance of soil bacterial communities and its measurement by a thymidine incorporation Technique. *Appli & Envir Microbiol* 1994; 60: 2238-47.
- 8 - Peter B, Carstoin W, Jeri G. Influence of cadmium and mercury on degradation of PAHs by plurutus ostereatus in Soil. *Appli & Envir microbio* 2000; 66: 2471-8.
- 9 – Konopka A, Zakharovi T, Oliver L. Microbial biomass and activity in lead contaminated. *Soil Appl & Envir Microbiol* 1999; 65:2256-59.
- 10 - Chun W, Barbara R, sharak g. effect of added heavy metals on biodegradation of 2-chloro phenol and 3-Chloro banzene. *Appl & Envir Microbiol* 1996; 62: 2317-23.
- 11 - Frostegard A, Earland B. phospholipid fattyacid Composition, biomass and activity of microbial Communities from two Soil types experimentally exposed to different metals. *Appli & Envir Microbiol* 1993; 5 q: 3605-17.
- 12- Margesin R, Walder G, Schinner F. The Impact of hydrocarbon remediation on enzyme activity and microbial properties of soil. *Acta Biotechnology* 2000; 20: 313-33.
- 13 – Ellis RJ, Morgan P, Weightman AJ, Fry JC. Cultivation-dependent and-independent approaches for determining bacterial diversity in heavy-metal-contaminated. *Soil Appl & Envir Microbiol* 2003; 69: 3223-30.

- 14 - Gail M, Parsek TR, Parsek MR, Heavy metal resistance of biofilm and planktonic pseudomonas aeruginosa. *Appl & Envir Microbiol* 2003; 69: 2313-20.
- 15 - Nakatsu KH, Torsvik V, Overas L. Soil community analysis using denaturing gradient gel electrophoresis profiles of 16Sr DNA PCR products. *Soil Sciense* 2000; 64:1382-8.
- 16 - Alef k. *Methods in Applied Soil Microbiology and Biochemistry*. London; Academic press; 1995: 275-300.
- 17 – Lai KM, Ye Dy, Wong JWC. Enzyme activities in a sandy soil amended with sewage sludge and coal fly ash. *Water Air & Soil Pollution* 1999; 113: 261-72.