

## عکس العمل معدنی شدن نیتروژن، نیتروژن بیوماس میکروبی و فعالیت اوره آز خاک‌های آلوده شده به کادمیم به کمپوست

لیلا دیانی و فائز رئیسی\*

گروه خاک‌شناسی، دانشگاه شهرکرد، شهرکرد، ایران.

\*نویسنده مسئول: f\_raiesi@yahoo.com

تاریخ دریافت: ۱۳۹۱/۰۸/۲۰

تاریخ پذیرش: ۱۳۹۲/۰۳/۱۸

دیانی، ل. و ف. رئیسی. ۱۳۹۱. عکس العمل معدنی شدن نیتروژن، نیتروژن بیوماس میکروبی و فعالیت اوره آز خاک‌های آلوده شده به کادمیم به کمپوست. مجله کشاورزی بوم‌شناختی. ۲(۲): ۱۵ - ۱.

### چکیده

سطحه بالای کادمیم در محیط معمولاً جمعیت، ترکیب و فعالیت ریزجاذران ساکن در خاک از جمله پویایی نیتروژن و فعالیت آنزیمی را به شدت تحت تأثیر قرار می‌دهد. به نظر می‌رسد اضافه کردن مواد آلی به خاک از اثرات زیانبار و نامطلوب کادمیم بر فعالیتهای میکروبی و ویژگی‌های بیوشیمیایی خاک بکاهد. هدف تحقیق حاضر، بررسی اثرات کمپوست بر معدنی شدن نیتروژن، نیتروژن بیوماس میکروبی و فعالیت آنزیم اوره آز در خاک‌های آلوده شده به کادمیم بود. این آزمایش به صورت فاکتوریل  $(5 \times 2)$  شامل کادمیم در پنج سطح (۰، ۵۰، ۱۰۰، ۱۵۰ و ۲۰۰ میلی گرم در کیلوگرم خاک) به عنوان فاکتور اول و ماده آلی در دو سطح (۰ و ۲/۵ تن در هکتار) به عنوان فاکتور دوم در قالب طرح بلوک‌های کاملاً تصادفی در سه نکرار در شرایط آزمایشگاهی اجرا گردید. اندازه‌گیری کادمیم کل و قابل جذب خاک در پایان انکوباسیون نشان داد که جزء قابل جذب کادمیم همبستگی منفی و قوی تری با شاخص‌های پویایی نیتروژن و فعالیت اوره آز در مقایسه با کادمیم کل داشت. نتایج حاصل از این آزمایش حاکی است که کادمیم بر تمامی شاخص‌های اندازه‌گیری شده اثر منفی و معنی دار داشت. افزودن کمپوست به خاک سبب شد تا از اثرات منفی کادمیم بر اغلب شاخص‌های مورد بررسی احتمالاً از طریق کاهش زیست فراهمی آن برای ریزجاذران کاسته شود. به طور خلاصه، مصرف مواد آلی در خاک‌های آلوده به کادمیم سبب تعديل اثرات منفی و بازدارندگی این عنصر بر شاخص‌های پویایی نیتروژن خاک و در نتیجه افزایش نیتروژن قابل جذب برای گیاه می‌گردد.

**واژه‌های کلیدی:** عناصر سنگین، فعالیت میکروبی خاک، پویایی نیتروژن، فعالیت آنزیمی، مواد اصلاحی خاک.

افزایش می یابد. طبق نتایج Kizilkaya *et al.* (2004) تفاوت در ساختار میکروبی خاک‌های گوناگون که هر کدام حساسیت متفاوتی نسبت به سمیت فلزات سنگین دارند، فاکتور مهمی در توضیح این اختلافات است.

غلظت معمول کادمیم در خاک بین ۱۰-۱۰۰ میلی گرم و در اغلب موارد غلظت بالای ۱۰ میلی گرم در کیلوگرم برای گیاهان سمی است (Tejada, 2009). خصوصیاتی از خاک که غلظت کادمیم و زیست فراهمی آن را تحت تأثیر قرار می‌دهند شامل pH خاک، پتانسیل رداکس، بافت خاک، ترکیب معدنی خاک (شامل انواع رس‌ها، اکسیدهای آهن و منگنز)، ظرفیت تبادل کاتیونی خاک، میزان و نوع ماده آلی خاک، دما و محتوی رطوبت خاک است (Tejada, 2009; Vig *et al.*, 2003). در سال‌های اخیر روش‌های گوناگون جهت کاهش جذب-کادمیم توسط ریزجانداران خاک و گیاهان بررسی و پیشنهاد شده است که شامل اضافه کردن مواد طبیعی و مصنوعی (سنتری)، آلی و غیر آلی است. مهمترین این مواد شامل سنگ فسفات، آپاتیت، هیدروکسی آپاتیت، رس‌های غیر آلی (شامل میکا، ورمی کولایت و...)، اکسیدهای آهن و منگنز و رس قرمز هستند (Tejada, 2009; Hong *et al.*, 2010).

اضافه کردن مواد آلی به خاک‌های آلوده به کادمیم جهت اصلاح به عنوان یک گزینه معمول تلقی می‌شود که این اثر به علت ظرفیت جذب فوق العاده بالای مواد آلی در مقایسه با انواع غیر آلی است (Moreno *et al.*, 2003). افزودن لجن فاضلاب، کمپوست آهکی، کود مرغی و سایر مواد آلی باعث توقف حرکت و کاهش اثر منفی کادمیم بر جمعیت میکروبی و فعالیت آنزیمی می‌شود. در این رابطه Hance *et al.* (2009) با اضافه کردن خرده‌های چوب، لجن فاضلاب و علف مرتعی به خاک دریافتند که کادمیم قبل جذب خاک به میزان زیادی کاهش یافت. اما شدت اثر این مواد بر خواص میکروبیولوژیکی و بیوشیمیایی خاک به مقدار زیادی به نوع و میزان مصرف مواد آلی وابسته است (Tejada, 2009). از آن جایی که ریزجانداران خاک جزء جانداران بسیار مفید و از شاخص‌های حاصل خیزی خاک و چرخه عناصر غذائی هستند، بررسی و تحقیق در مورد شرایط بهینه رشد آنها امری اجتناب ناپذیر است. همچنین با توجه به روند افزایش روز افزودن کودهای فسفاته و فعالیت‌های معدن‌کاوی و کارخانجات ذوب فلزات که از اصلی ترین راه‌های ورود کادمیم به

## مقدمه

آلودگی خاک و آب توسط عناصر سمی موضوع بسیار مهمی است، چرا که آلودگی این اجزاء اکوسیستم به طور مستقیم و غیر مستقیم سلامت انسان، حیوانات، گیاهان و ریزجانداران را به مخاطره می‌اندازد (Tejada, 2009). در این میان کادمیم به عنوان یکی از فلزات سنگین که عامل ایجاد بسیاری از بیماری‌ها در انسان و حیوانات است، از اهمیت زیادی برخوردار است، همچنین رشد و ترکیب ریزجانداران خاک و فعالیت آنزیم‌ها به وسیله غلظت بالای کادمیم تحت تأثیر قرار می‌گیرد (Landi *et al.*, 2000; Wang *et al.*, 2004; Renella *et al.*, 2005). اثر عناصر سمی بر معدنی شدن نیتروژن خاک به ویژه نیتریوفیکاسیون همواره مورد توجه محققان میکروبیولوژی و اکولوژی خاک بوده است. به نظر می‌رسد نیتریوفیکاسیون در شرایط مزرعه به حضور عناصر سمی بسیار حساس است (Vig *et al.*, 2003) و این عنصر همواره اثر بازدارنده‌گی بر این فرآیند مهم چرخه نیتروژن داشته و شدت اثر آن بسته به نوع خاک و شرایط آلودگی متفاوت است. Dai *et al.* (2004) در یک بررسی روی اثر عناصر سمی (Zn, Pb, Cu, Cd) بر فعالیت‌های میکروبی مشاهده نمودند که معدنی شدن نیتروژن و سرعت آن، همچنین بیوماس نیتروژن همبستگی منفی با غلظت فلزات دارند (Boekhold *et al.*, 1993). نتایج مشابهی توسط Effron *et al.* (2004) گزارش شده است. وی با به کار بردن غلظت‌های ۲۰، ۱۰۰، ۲۰۰ و ۵۰۰ میلی گرم کادمیم دریافت که این غلظت‌ها اثر معنی داری بر کاهش فعالیت اوره آز، فسفاتاز اسیدی و پروتئاز داشته‌اند. این کاهش برای اوره آز ۳۸ و برای فسفاتاز اسیدی ۳۲ درصد بود که علت آن یا کاهش رشد ریزجانداران در نتیجه حضور فلز یا واکنش متقابل فلز و آنزیم بیان شده است. Lorenz *et al.* (2006) با به کار بردن دو سطح ۳۴ و ۱۳۴ میلی گرم کادمیم به این نتیجه رسید که بر اثر کاربرد کادمیم فعالیت اوره آز ۳۰-۷۰ درصد کاهش یافت. وی علت این کاهش را تغییر جمعیت میکروبی خاک و کاهش تعداد باکتری‌ها دانست. اما این نتایج در تناقض با یافته‌های دیگر محققان است. برای مثال، Karaca *et al.* (2004) و Moreno *et al.* (1999) دریافتند که فعالیت اوره آز با افزایش سطح کادمیم

خاک به آزمایشگاه منتقل و پس از هوا خشک شدن از الک ۲ میلی متری عبور داده شد. برای تهیه مواد آلی از لاشبرگ کمپوست شده که جهت تقویت خاک باعچه ها مصرف می شود، استفاده شد. این مواد هم پس از هوا خشک شدن، از الک دو میلی متری عبور داده شد و سپس آزمایش‌های فیزیکی و شیمیایی هم روی کمپوست و هم روی نمونه خاک انجام گردید. آزمایش‌ها شامل اندازه گیری pH، شوری، کربن آلی (روش اکسایش تر)، نیتروژن کل (روش کجلدا)، فسفر قابل جذب (روش اولسن)، پتاسیم قابل جذب (روش عصاره گیری با استات آمونیم، مقدار آهک (روش تیتراسیون) و بافت خاک (روش هیدرومتری) بودند (Black *et al.*, 1965). نتایج آزمایش‌های معمول خاک و کمپوست در جدول ۱ آمده است. همان طور که در جدول ۱ مشاهده می شود، بافت خاک مورد آزمایش رسی (با میانگین رس حدود ۵۳ درصد) و میزان کادمیم کل و قابل جذب به ترتیب ۱/۵ میلی گرم بر کیلوگرم و ۰/۱۲ میلی گرم بر کیلوگرم است. خاک از شوری کم ( $EC=0/31 \text{ dSm}^{-1}$ ) برخوردار است، درصد کربن آلی آن نیز قابل توجه نیست ( $OC=0/5\%$ ). اما ظرفیت تبادل کاتیونی خاک به علت درصد رس زیاد، نسبتاً بالا ( $\text{kg}^{-1}$ ) ( $CEC=42/2 \text{ cmol} (+)$ ) است. درصد کربن آلی مواد آلی اضافه شده به خاک در حدود ۹/۲٪، مقدار کادمیم در حدود صفر، CEC و EC آن به ترتیب ( $EC=7/5 \text{ dSm}^{-1}$ ) ( $CEC=70/2 \text{ cmol} (+)$ ) بوده است.

خاک هستند، بررسی و تحقیق در مورد راه کارهای لازم جهت جلوگیری و اصلاح خاک پس از آلودگی به کادمیم ضروری به نظر می رسد. با این حال، در مورد اثر آلاینده‌ها بویژه کادمیم بر خواص میکروبیولوژیک و اثرات مطالعات بسیار اندک است و یا حتی گزارش نشده است. از این رو، به نظر می رسد جهت نیل به کشاورزی پایدار، و نیز حفظ کیفیت خاک و محیط زیست لازم است روش‌های اصلاح خاک پس از آلودگی به کادمیم مورد ارزیابی قرار گیرند. لذا هدف این تحقیق، بررسی اثرات سوء کادمیم بر معدنی شدن نیتروژن، نیتروژن بیوماس میکروبی و فعالیت آنزیم اوره آز خاک و استفاده از کمپوست به عنوان یک راهکار عملی و ساده برای کاهش و یا تعديل سمیت آن بود.

## مواد و روش‌ها

### انتخاب و نمونه برداری خاک

یک نمونه خاک واقع در منطقه دو آب صماصی بخش چلگرد استان چهارمحال و بختیاری با آهک پایین (کمتر از ۵٪) و بدون سابقه آلودگی به عناصر سنگین و سایر آلاینده‌ها جهت نمونه برداری انتخاب گردید. میانگین درجه حرارت سالانه منطقه C ۹/۱°C و بارندگی متوسط سالانه آن ۱۴۳۴ میلی متر است. خاک مورد بررسی Pachic Haploixerolls برداری از خاک سطحی (۰-۲۰ سانتی متر) به صورت زیگزاک انجام گرفت و یک نمونه مرکب ۲۰ کیلوگرمی از

**جدول شماره ۱- خصوصیات فیزیکی و شیمیائی خاک و مواد آلی مورد استفاده در آزمایش.**

| خاک  | ماده آلی (کمپوست) | خصوصیت   |
|------|-------------------|--|
| -    | ۱۰                | شن (%)   |
| -    | ۳۷                | سیلت (%)   |
| -    | ۵۳                | رس (%)   |
| -    | رسی               | بافت   |
| -    | ۵                 | آهک (%)  |
| ۹/۱  | ۶/۹۵              | واکنش خاک  |
| ۷/۵  | ۰/۳۱              | شوری (دسی زیمنس / متر)                             |
| ۷۰/۲ | ۴۲/۲              | ظرفیت تبادل کاتیونی (سانتی مول بار مثبت / کیلوگرم) |
| ۱/۵۴ | ۰/۱               | نیتروژن کل (درصد)                                  |
| ۱۴۳۰ | ۱۲۰/۸             | فسفر کل (میلی گرم / کیلوگرم)                       |
| ۱۱۵۱ | ۳۵۰               | پتاسیم کل (میلی گرم / کیلوگرم)                     |
| ۹/۲  | ۰/۵               | کربن آلی خاک (درصد)                                |
| ۵/۹۵ | ۵                 | کربن / نیتروژن خاک                                 |
| -    | ۱/۵               | کادمیم کل (میلی گرم / کیلوگرم)                     |
| -    | ۰/۱۲              | کادمیم قابل جذب (میلی گرم / کیلوگرم)               |

این آزمایش برای ۱۰ هفته متوالی صورت گرفت. به حدود ۶ گرم خاک از هر تیمار، ۵۰ سی سی کلورو پتاسیم ۱ مولار اضافه شد و به مدت نیم ساعت روی دستگاه همزمان الکتریکی قرار داده شد و پس از صاف شدن عصاره ها، مقدار نیتروژن آمونیاکی و نیتراتی به روش رنگ سنجی به ترتیب در طول موج ۶۶۰ و ۴۱۰ نانومتر اندازه گیری شد (Alef and Nannipieri, 1995).

در پایان، میزان نیتروژن معدنی شده تجمعی ( $N_{min}$ ) بر حسب میلی گرم در کیلوگرم خاک به صورت زیر محاسبه گردید (معادله ۱) :

$$N_{min} (mg N kg^{-1}) = (NH_4 - N) + (NO_3 - N) \quad (1)$$

جهت تعیین سرعت معدنی شدن نیتروژن، سرعت آمونیفیکاسیون و نیتریفیکاسیون از مقادیر نیتروژن معدنی شده، آمونیوم و نیترات هر کدام به طور جداگانه استفاده شد. برای مثال سرعت معدنی شدن نیتروژن (NMR) از رابطه زیر استفاده شد (معادله ۲) :

$$NMR (mg N kg^{-1} day^{-1}) = \frac{(N_{min=70} - N_{min=0})}{70} \quad (2)$$

اضافه کردن تیمارهای مختلف به خاک و انکوباسیون برای به تعادل رسیدن خاک با کادمیم اضافه شده، حدود ۱۰۰ گرم خاک هوا خشک توزین و به داخل ظرفهای (جار) پلاستیکی یک لیتری منتقل گردید. تیمارهای مختلف کادمیم با استفاده از نمک سولفات کادمیم به صورت محلول به خاک ها اضافه و یک ماه در آزمایشگاه قرار داده شدند. در هفته سوم تیمار ۲/۵ تن در هکتار ماده آلی اعمال گردید. سپس ظرفها جهت انجام آزمایش های میکروبیولوژیکی در انکوباسیون در دمای  $25 \pm 1^\circ C$  سانتیگراد خوابانده شدند.

**اندازه گیری معدنی شدن نیتروژن**

معدنی شدن نیتروژن به صورت میزان نیتروژن معدنی اضافه شده طی انکوباسیون خاک اندازه گیری و محاسبه گردید. برای اندازه گیری این پارامتر میزان آمونیوم و نیترات پس از عصاره گیری با کلرید پتاسیم به دو روش اندازه گیری و نتایج آنها پس از تبدیل به نیتروژن با هم جمع شدند. برای این کار از تیمارهای مختلف که از ماه قبل با کادمیم به تعادل رسیده بودند استفاده شد (جارهای پلاستیکی حاوی ۱۰۰ گرم خاک از هر تیمار).

جهت بدست آوردن همبستگی بین پارامترها از نرم افزار آماری Statistica استفاده گردید. داده‌های خام و باقیمانده آنها برای تأمین پیش فرض‌های تجزیه واریانس (نمال بودن و همگنی واریانس تیمارها) نیز مورد ارزیابی قرار گرفتند.

### نتایج و بحث

#### اثر کادمیم بر شاخص‌های میکروبی مورد بررسی

جدول ۲ نتایج تجزیه واریانس تمامی پارامترهای مورد بررسی را نشان می‌دهد. کادمیم برآمونیفیکاسیون، نیتروژن بیوماس میکروبی از اختلاف بین نیتروژن معدنی خاک در نمونه‌های تدخین نشده و تدخین شده طی ۱۰ روز انکوباسیون و سپس عصاره گیری نیتروژن معدنی (میزان آمونیوم و نیترات) بدست کاملاً معنی دار بود ( $P<0.001$ ). در هر دو خاک تیمار شده و تیمار نشده با مواد آلی، کادمیم باعث کاهش معنی‌دار این دو پارامتر شده است (جدول ۳). به نظر می‌رسد کادمیم به وسیله جانشین شدن با یونهای ضروری، بلوکه کردن گروههای عامل اصلی و یا با تغییر اشکال فعل مولکول‌های بیولوژیکی از معدنی شدن Doelman, 1994; Li and Tan, 1994). در خاک‌های آلوده به کادمیم، ریزجانداران جهت تطبیق با تنفس بوجود آمده جذب نیتروژن را نسبت به اکسایش آن ترجیح می‌دهند (Amlinger and Boltzmann, 1995). همچنین تغییر ساختار میکروبی خاک و افزایش جمعیت قارچ‌ها، در نتیجه حضور کادمیم باعث می‌شود که نسبت C:N میکروب‌های باقی مانده افزایش یابد. از این رو غیر متحرک (ایموبیل) شدن نیتروژن در مقابل معدنی شدن آن افزایش، و این منجر به کاهش فرآیند معدنی شدن می‌شود. (Dai et al. (2004) و Hassen et al. (1998) نیز در تحقیقات خود به نتایج مشابهی دست یافته‌اند.

Lorenz et al. (2004) و Renella et al. (2006) نشان دادند که کادمیم باعث کاهش فعالیت آنزیم‌های مؤثر در چرخه P و S می‌شوند که علت آن را پیوند کادمیم با گروه سولفیدریل آنزیم‌ها تشخیص دادند. فعالیت اوره آز که یکی از آنزیم‌های مؤثر در چرخه نیتروژن است و هیدرولیز پیوندهای C-N در آمیدها و اوره را بر عهده دارد، به عنوان یک شاخص حساس به حضور عنصر سنتگین در خاک به شمار می‌آید. فعالیت این آنزیم بر اثر

که در آن NMR سرعت معدنی شدن نیتروژن خاک،  $N_{\min}=70$  نیتروژن معدنی شده طی ۷۰ روز و نیتروژن معدنی (هر دو بر حسب میلی گرم در کیلوگرم خاک) در ابتدای آزمایش است.

#### نیتروژن بیوماس میکروبی

برای اندازه گیری نیتروژن بیوماس میکروبی از روش تدخین با کلروفرم - انکوباسیون استفاده شد. به این صورت که نیتروژن بیوماس میکروبی از اختلاف بین نیتروژن معدنی خاک در نمونه‌های تدخین نشده و تدخین شده طی ۱۰ روز انکوباسیون و سپس عصاره گیری نیتروژن معدنی (میزان آمونیوم و نیترات) بدست آمد (Raiesi, 2004; Alef and Nannipieri, 1995).

#### سنجهش فعالیت آنزیم اوره آز

برای سنجهش این پارامتر، حدود ۶ گرم خاک از هر نمونه به درون اrlen ۱۰۰ سی سی توزیں شد و ۲/۵ سی سی از محلول اوره به آن اضافه و به مدت ۲ ساعت در انکوباتور در دمای C ۳۷° قرار داده شدند. پس از این مرحله نمونه‌ها با KCl یک مولار عصاره گیری شدند و میزان آمونیم آزاد شده به روش رنگ سنجی با اسپکترو فوتومتر در طول موج ۶۶۰ نانومتر قرائت گردید (Alef and Nannipieri, 1995).

#### تجزیه‌های شیمیایی در پایان آزمایش

پس از اتمام آزمایش‌های میکروبیولوژیکی، pH، EC، کادمیم کل و کادمیم قابل جذب در تمام نمونه‌ها مجدداً اندازه گیری شدند (Black et al., 1965). کلیه پارامترها بر اساس وزن آون خشک خاک در دمای C ۱۰۵° بیان شدند. نتایج به صورت میانگین (n=۳) هر تیمار تنظیم و گزارش شدند.

#### تجزیه و تحلیل آماری

آنالیز داده‌ها به کمک جدول تجزیه واریانس (ANOVA) برای پی بردن به منابع تغییرات (اثرات ساده کمپوست و کادمیم، و نیز اثرات متقابل کمپوست و کادمیم) با استفاده از نرم افزار Statistica انجام گرفت. برای مقایسه میانگین‌ها از روش LSD فیشر در سطح احتمال ۵٪ استفاده شد. نمودارها با نرم افزار Excel ترسیم شدند و

بررسی اثر کمپوست به تنهایی بر تمامی شاخص‌های مورد بررسی در این آزمایش نشان می‌دهد که افزودن این اثر ماده اصلاحی بر تمامی پارامترها مثبت و معنی دار بوده است ( $P<0.001$ ) (جدول های ۲ و ۳). برای تمامی تیمارها بیشترین اثر کمپوست مربوط به سطح صفر و کمترین مقدار مربوط به سطح ۲۰۰ میلی گرم کادمیم بوده است. در پایان آزمایش تفاوت معنی دار بین شاخص‌های پویائی نیتروژن در نمونه‌های تیمار و غیر تیمار مواد آلی بود، به طوری که افزودن مواد آلی باعث افزایش این شاخص‌ها گردید. بازترین اثر مواد آلی در مورد شاخص  $\text{NO}_3\text{-N}$  بوده است که افزودن مواد آلی باعث افزایش ۳۹ درصدی آن شده است. با افزایش سطح کادمیم، فعالیت آنزیم اوره آر و نیتروژن بیوماس میکروبی به طور معنی دار کاهش یافت ( $P<0.001$ ). افزودن مواد آلی باعث کاهش اثر کادمیم بر این دو شاخص گردید به طوری که برای اوره آر ۴۰ و برای نیتروژن بیوماس ۵۰ درصد افزایش به همراه داشته است.

حضور کادمیم کاهش معنی دار یافته است ( $P<0.001$ ) (جدول ۳ و ۲). نتایج مشابهی توسط Effron *et al.* (2004) گزارش شده است. یافته‌های وی نشان داد که غلظت‌های ۲۰، ۱۰۰، ۲۰۰ و ۵۰۰ میلی گرم کادمیم سبب کاهش معنی دار فعالیت اوره آر، فسفاتاز اسیدی و پروتئاز داشتند. اما محققان دیگر نتایج متناقضی گزارش کرده‌اند. برای مثال Moren *et al.* (1999) و Karaca (2004) دریافتند که فعالیت اوره آر با افزایش KIzilkaya *et al.* (2004) سطح کادمیم افزایش می‌یابد. عقیده دارند که تفاوت در ساختار و ترکیب میکروبی خاک‌های مختلف با درجه متفاوت حساسیت نسبت به سمیت فلزات، می‌تواند فاکتور مهمی گزارش نتایج متناقض باشد. کادمیم بر نیتروژن بیوماس میکروبی نیز اثر منفی داشته است، اما در رابطه با اثر این عنصر بر این پارامتر هنوز بین محققان توافق نظری حاصل نشده است.

اثر کمپوست بر شاخص‌های میکروبی و بیوشیمیایی خاک

جدول ۲- نتایج تجزیه واریانس اثر کادمیم و ماده آلی و اثرات متقابل آنها بر شاخص‌های پویائی نیتروژن (اعداد آماره F (فیشر) هستند).

| پارامترهای مورد بررسی                                    |                  |                      |                   |                      |                                     |                      |   | منابع | درجه               |
|--|------------------|----------------------|-------------------|----------------------|-------------------------------------|----------------------|---|-------|--------------------|
|  |                  |                      |                   |                      |                                     |                      |   | آزادی |                    |
| UR<br>( $\mu\text{gNH}_4^-\text{Ng}^{-1}\text{h}^{-1}$ ) | MBN<br>(mg N/kg) | NMR<br>(mg N/kg day) | Nmin<br>(mg N/kg) | NIR<br>(mg N/kg day) | $\text{NO}_3\text{-N}$<br>(mg N/kg) | AMR<br>(mg N/kg day) | $\text{NH}_4\text{-N}^{\#}$<br>(mgN/kg) |       |                    |
| ۶۶۷/۹***   | ۳۷/۵***          | ۱۰۳۳***              | ۱۷۹۴۶/۸***        | ۱۴۰۶۸/۳***           | ۱۸۷۶/۹***                           | ۶۱۶۳/۶***            | ۶۹۷۶/۶***                               | ۴     | کادمیم             |
| ۲۱۶***   | ۱۴/۶***          | ۸۰۵۱/۱***            | ۱۳۷۹۳/۹***        | ۱۸۵۵۱/۸***           | ۲۵۰۴۳/۶***                          | ۱۸۶۷/۸***            | ۲۱۹۴/۵***                               | ۱     | کمپوست             |
| ۱۳/۷***  | ۰/۸۸ n.s         | ۲۱۱***               | ۳۳۱/۶***          | ۸۹۷/۶***             | ۱۰۶۹/۴***                           | ۳۵/۹***              | ۳۰/۱***                                 | ۴     | کادمیم ×<br>کمپوست |

$n.s$ ,  $P<0.05=*$ ,  $P<0.01=**$ ,  $P<0.001=***$ .  $\text{NH}_4^-\text{N}^{\#}$  گرم آمونیاک تولید شده در کیلوگرم خاک،  $\text{NO}_3\text{-N}$  گرم نیترات تولید شده در کیلوگرم خاک، AMR، سرعت تولید آمونیاک، MBN، سرعت تولید نیترات، Nmin، سرعت معدنی شدن نیتروژن، NMR، سرعت معدنی شده در کیلوگرم خاک، NIR، سرعت تولید نیترات،  $\text{MBN/T.N}$ ، فعالیت آنزیم اوره آر، UR، MBN/T.N، نیتروژن بیوماس میکروبی.

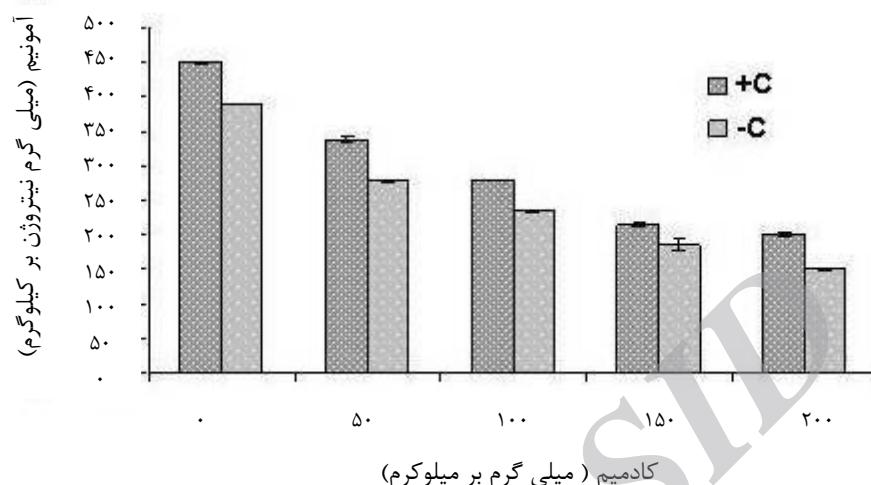
شکل ۱ اثر سطوح مختلف کادمیم را بر آمونیفیکاسیون تجمعی خاک طی ۷۲ روز انکوباسیون در تیمارهای بدون

کمپوست (-C) و با کمپوست (+C) نشان می‌دهد. همان طور که مشاهده می‌شود در خاک‌های تیمار شده و یا

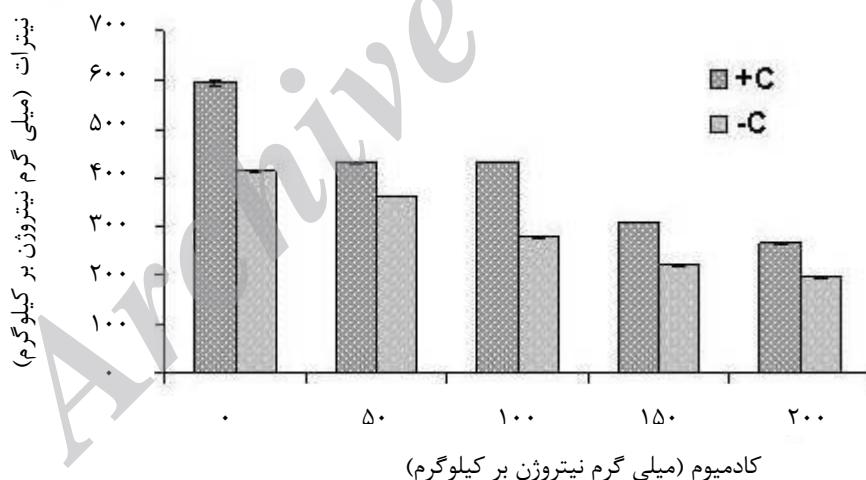
شکل ۱ اثر سطوح مختلف کادمیم را بر آمونیفیکاسیون تجمعی خاک طی ۷۲ روز انکوباسیون در تیمارهای بدون

نیتریفیکاسیون و معدنی شدن کل نیز قابل مشاهده است (شکل های ۲ و ۳). مقایسه بین نمونه های تیمار شده و تیمار نشده با مواد آلی نشان می دهد که افزودن این مواد باعث افزایش قابل توجه این پارامترها شده است.

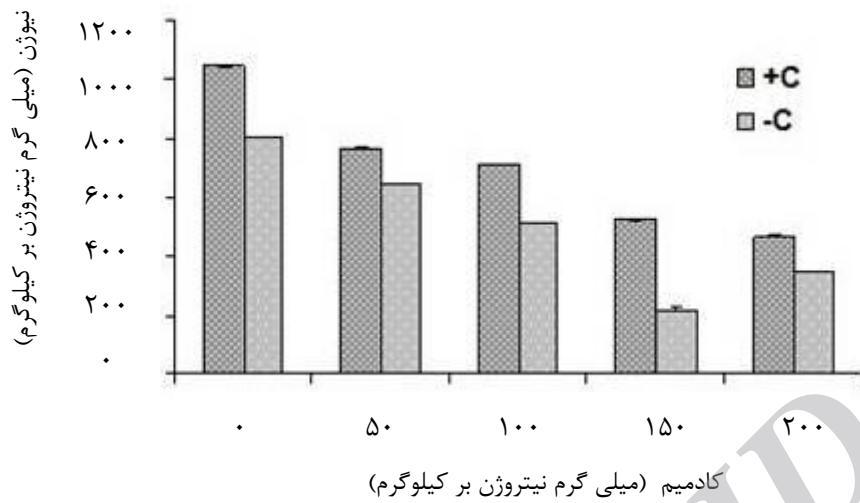
تیمار نشده با کمپوست، در طول دوره انکوباسیون بیشترین مقدار تجمعی آمونیاک تولید شده در خاک شاهد (سطح صفر کادمیم) و کمترین آن در سطح mg ۲۰۰ kg<sup>-1</sup> کادمیم مشاهده می شود. چنین روندی در مورد



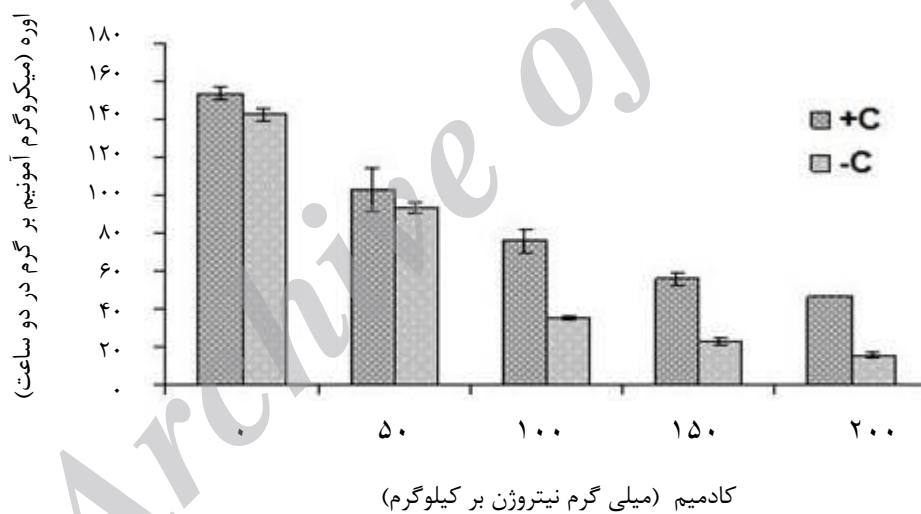
شکل ۱- اثر سطوح مختلف کادمیم بر روند تولید آمونیاک تجمعی در خاک های تیمار شده (+C) و تیمار نشده (-C) با کمپوست.



شکل ۲- اثر سطوح مختلف کادمیم بر روند تولید نیترات تجمعی در خاک های تیمار شده (+C) و تیمار نشده (-C) با کمپوست.



شکل ۳ - اثر سطوح مختلف کادمیم بر روند تولید نیتروژن تجمعی در خاک های تیمار شده (+C) و تیمار نشده (-C) با کمپوست.



شکل ۴ - اثر سطوح مختلف کادمیم بر فعالیت اوره آز در خاک های تیمار شده (+C) و تیمار نشده (-C) با کمپوست.

افزایش یافته است. علت این افزایش را می‌توان رشد جمعیت میکروبی مقاوم به عناصر سمی در نتیجه افزودن مواد آلی عنوان کرد. می‌توان نتیجه گرفت علاوه بر افزایش در تنوع جمعیت میکروبی که توسط مواد آلی در خاکهای آلوده به کادمیم ایجاد می‌شود، این مواد میل ترکیبی کادمیم را با گروه سولفیدریل آنزیم به وسیله ایجاد کمپلکس‌های کم محلول با آن کاهش داده و باعث

شکل ۴ نیز اثر کادمیم و مواد آلی را بر فعالیت آنزیم اوره آز نشان می‌دهد. همان‌طور که از شکل مشخص است اختلاف معنی‌دار بین تیمارها در سطوح بالای کادمیم (بالاتر از ۵۰ میلی گرم) محرزتر و محسوس‌تر از سطوح پایین آن است. با این حال اختلاف بین تیمارهای حاوی کمپوست و فاقد آن کاملاً "معنی دار بوده و فعالیت این آنزیم در حضور کمپوست در تمامی سطوح کادمیم

بالای کادمیم در تیمار فاقد کمپوست اختلاف معنی دار مشاهده نمی‌شود که چنین روندی کم و بیش در مورد سایر شاخص‌ها نیز صادق است. شاید علت آن یکسان بودن تأثیر سطح کادمیم در مقادیر زیاد باشد. اضافه کردن مواد آلی به تنهایی باعث افزایش نیتریفیکاسیون شده است و همچنین تیمار خاک با این مواد باعث شده که از اثر منفی کادمیم بر این فرآیند تا حدودی کاسته شود. اثر متقابل کادمیم و مواد آلی دریافت کردن مواد آلی با نسبت C:N پائین به خاک سبب افزایش نیتریفیکاسیون تجمعی شده است. همچنین Kandeler *et al.* (2000) مشاهده نمود بین نیتریفیکاتورهای هتروتروف که مسئولیت عمل نیتریفیکاسیون را بر عهده دارد و کیفیت کربن مواد آلی اضافه شده به خاک اثر متقابل بسیار شدیدی وجود دارد. در این مطالعه نیز اضافه کردن مواد آلی به خاک باعث افزایش این فرآیند شده است.

نتایج حاکی است اثر متقابل کادمیم و کمپوست بر نیتروژن بیوماس میکروبی معنی دار نبوده است (جدول ۲ و ۳)، اما بر فعالیت آنزیم اوره آز این کاملاً معنی دار بود. Moreno *et al.* (2001) نشان داد که اثر سمی کادمیم بر فعالیت اوره آز با افزایش ۲/۳٪ کربن آلی کاهش یافت. نتایج مشابهی توسط Madejon *et al.* (2001) گزارش شده است. وی با افزودن مواد آلی به خاک‌های آلوده به عناصر سنگین مشاهده نمود که فعالیت آنزیم‌های اوره آز، فسفاتاز و بتا-گلوکوزیداز افزایش چشمگیر یافت.

افزایش سنتز آنزیم توسط میکروبها از طریق افزایش جمعیت آنها می‌شود. دیگر محققان اثر کاشت گیاه را بر کاهش و تعدیل اثر عناصر سمی بر فعالیت‌های آنزیمی خاک بیشتر از افزودن مواد آلی دانسته‌اند. برای نمونه، Scott (1992) بیان نمود که در خاک‌های تحت کشت گیاهان، فعالیت آنزیم‌ها از عناصر سمی تأثیر کمتری می‌پذیرد و علت آن را جایگزینی این آنزیم‌ها با آنزیم‌های مترشحه از ریشه گیاهان و ریزجانداران موجود در ریزوسفر گزارش کرده‌اند.

### اثر متقابل کمپوست و کادمیم بر شاخص‌های میکروبی خاک

نتایج گزارش شده در جدول ۲ نشان می‌دهند که اثر متقابل کادمیم و مواد آلی بر تمام شاخص‌های پویایی نیتروژن (به استثناء مقدار MBN) معنی دار  $P < 0.001$  بود. درصد کربن آلی خاک در حدود ۰/۵٪ است (جدول ۱) و اضافه شدن مواد آلی خاک با کربن آلی حدود ۱۰٪، میزان کربن آلی خاک را افزایش داده و این باعث ارتقاء و تحریک فرآیند معدنی شدن نیتروژن خاک در این تیمار شده است. در تمام سطوح کادمیم اضافه شده به خاک، مقدار نیتروژن معدنی شده بین تیمارهای با کمپوست و بدون کمپوست اختلاف معنی دار  $P < 0.001$  با یکدیگر دارند (جدول ۳). افزودن مواد آلی به خاک معدنی شدن نیتروژن خاک را در سطوح مختلف کادمیم افزایش داده است. با این حال، معدنی شدن نیتروژن بین سطوح

جدول ۳ - اثرسطح مختلط کادمیم و اصلاح خاک با کمپوست بر شاخص های پویائی نیتروژن و فعالیت آنزیم اوره آز خاک. اعداد میانگین (n=۳) هستند.

| UR<br>( $\mu\text{g NH}_4\text{-Ng}^{-1}\text{2h}^{-1}$ ) | MBN<br>(mg N/kg) | NMR<br>(mg N/kg day) | $\text{N}_{\min}$<br>(mgN/kg) | NIR<br>(mg N/kg day) | $\text{NO}_3\text{-N}$ (mg<br>N/kg) | AMR<br>(mg N /kg day) | $\text{NH}_4\text{-N}$<br>(mg N/kg) | کادمیم<br>(mg Cd/kg)  |
|---|------------------|----------------------|-------------------------------|----------------------|-------------------------------------|-----------------------|-------------------------------------|-----------------------|
| بدون کمپوست (-C)  |                  |                      |                               |                      |                                     |                       |                                     |                       |
| ۱۴۲/۸ b   | ۶۲/۸a            | ۱۱/۱ b               | ۸۰۲/۶ b                       | ۵/۷ d                | ۳۱۴/۴ c                             | ۵/۴ b                 | ۳۸۸/۹ b                             | .                     |
| ۹۳/۷ d  | ۴۲/۹b            | ۸/۷ e                | ۶۴۲/۴ e                       | ۵ e                  | ۳۶۵ d                               | ۳/۸ d                 | ۲۷۷/۴d                              | ۵۰                    |
| ۳۵/۱ h  | ۶/۲d             | ۷/۱ Ag               | ۵۱۱/۶ g                       | ۳/۹ g                | ۲۷۷/۵ f                             | ۳/۲ e                 | ۲۳۴ e                               | ۱۰۰                   |
| ۲۲/۸ i  | ۱۶/۹cd           | ۵/۶ i                | ۴۰۳/۴ i                       | ۲ i                  | ۲۱۹ h                               | ۲/۶ f                 | ۲۰۰/۲ h                             | ۱۵۰                   |
| ۱۵/۵ i  | ۸/۹d             | ۴/۸ j                | ۳۴۶/۹ j                       | ۲/۸ j                | ۱۹۶/۳ i                             | ۲/۱ g                 | ۱۵۰/۵ i                             | ۲۰۰                   |
| ۶۱/۹  | ۲۷/۸             | ۷/۵                  | ۵۴۱/۳                         | ۱/۴                  | ۲۹۴                                 | ۳/۴                   | ۲۵۰/۲                               | میانگین               |
| با کمپوست (+C)  |                  |                      |                               |                      |                                     |                       |                                     |                       |
| ۱۵۳/۷ a   | ۶۹/۸ a           | ۱۴/۵ a               | ۱۰۴۳/۸ a                      | ۸/۳ a                | ۵۹۳/۷ a                             | ۶/۲ a                 | ۴۴۹/۵ a                             | .                     |
| ۱۰۲/۸ c   | ۷۰/۷ a           | ۱۰/۵ c               | ۷۶۸/۸ c                       | ۵/۶ c                | ۴۳۱/۷ b                             | ۴/۵ c                 | ۳۳۷ c                               | ۵۰                    |
| ۷۵/۵ e  | ۳۲/۵ bc          | ۹/۹ ad               | ۷۱۱/۲ d                       | ۶/۱ b                | ۴۳۲/۴ b                             | ۳/۸ d                 | ۲۷۸/۸ d                             | ۱۰۰                   |
| ۵۵/۵ f  | ۱۷/۶ cd          | ۷/۳ f                | ۵۲۳ f                         | ۴/۳ f                | ۳۰۹/۴ e                             | ۳ e                   | ۲۱۳/۶ f                             | ۱۵۰                   |
| ۴۶/۴ g  | ۱۷/۷ cd          | ۶/۵ h                | ۴۶۶/۹ h                       | ۳/۷ h                | ۲۶۶/۳ g                             | ۲/۸ f                 | ۱۸۴/۳ g                             | ۲۰۰                   |
| ۸۶/۸  | ۴۱/۹             | ۹/۸                  | ۷۰۲/۵                         | ۵/۷                  | ۴۰۶/۷                               | ۱/۴                   | ۲۹۵/۸                               | میانگین               |
| ۷/۸۸  | ۱۲/۲             | ۰/۱۲                 | ۶/۴۰                          | ۰/۰۵۳                | ۳/۳۱                                | ۰/۰۷۱                 | ۴/۸۶                                | LSD <sub>(0.05)</sub> |

\*میانگین های با حروف مشابه در هر ستون بر اساس آزمون LSD فیشر فاقد اختلاف معنی دار در سطح احتمال ۵ درصد می باشند.

عنصر را نشان می‌دهد که به راحتی برای گیاهان و ریزجانداران قابل جذب است و همچنین فاکتور خوبی جهت پیش‌بینی حرکت و انتقال کادمیم از خاک به ریزجانداران در طولانی مدت است (Vig *et al.*, 2003). جدول ۴ ضرایب همبستگی بین فرکشن‌های مختلف کادمیم و شاخص‌های مورد بررسی را نشان می‌دهد. به طوری که مشاهده می‌شود تمامی پارامترهای مورد بررسی همبستگی قوی و معنی دار با انواع فرکشن‌های کادمیم نشان می‌دهند. نکته قابل توجه در این جدول در مورد ضرایب همبستگی بین شاخص‌های pH و EC با پارامترهای میکروبیولوژیکی مورد بررسی است، به طوری که مشاهده می‌شود pH با تمامی شاخص‌ها به استثناء NO<sub>3</sub>-N و NIR همبستگی معنی دار دارد در صورتی که تنها ضرایب همبستگی معنی دار برای EC دو شاخص فوق بوده‌اند. علاوه بر این، فعالیت آنزیم مورد بررسی با هر سه شکل کادمیم و pH ارتباط منفی و "کاملاً" معنی‌دار داشت. ضریب همبستگی بین کادمیم کل در پایان آزمایش و کادمیم اضافه شده در ابتدای آزمایش \*\*.۰/۹۸ به دست آمده است. به طوری که مشاهده می‌شود تمامی کادمیم اضافه شده (به طور کامل) در ابتدای آزمایش در پایان آن قابل عصاره گیری نبوده است. به نظر می‌رسد اضافه کردن مواد آلی به خاک باعث شده است که کادمیم در فرکشن‌هایی قرار بگیرد که در پایان آزمایش تمامی آن قابل استخراج نبوده است.

جدول ۴- ضرائب همبستگی (r) بین انواع فرکشن‌های کادمیم و شاخص‌های مورد بررسی (n=۳۰).

| EC                  | pH                   | DTPA Cd  | Cd tot.              | Cd add.              | پارامتر  |
|---------------------|----------------------|----------|----------------------|----------------------|--|
|                     |                      |          | ۱/۰۰                 | .۰/۹۸***             | Cd add.  |
|                     |                      | ۱/۰۰     | .۰/۶۲***             | .۰/۷***              | Cd tot.  |
|                     |                      | .۰/۴۱*   | .۰/۴۷***             | .۰/۴۵*               | DTPA Cd  |
| ۱/۰۰                | -۰/۱۲ <sup>n.s</sup> | -۰/۴۶*   | .۰/۱۴ <sup>n.s</sup> | .۰/۰۶ <sup>n.s</sup> | pH   |
| ۰/۲۵ <sup>n.s</sup> | -۰/۵۵***             | -۰/۸۱*** | -۰/۹۱***             | -۰/۹۳***             | EC   |
| ۰/۲۴ <sup>n.s</sup> | -۰/۵۵***             | -۰/۸۱*** | -۰/۹۱***             | -۰/۹۳***             | (mgN/kg) NH <sub>4</sub> -N*                               |
| ۰/۴۱*               | -۰/۱۳ <sup>n.s</sup> | -۰/۸۴*** | -۰/۸***              | -۰/۸۴***             | (mgN/kg day) AMR   |
| ۰/۴۳*               | -۰/۱۳ <sup>n.s</sup> | -۰/۸۳*** | -۰/۸***              | -۰/۸۳***             | (mgN/kg) NO <sub>3</sub> -N                                |
| ۰/۳۵ <sup>n.s</sup> | -۰/۴۳*               | -۰/۸۴*** | -۰/۸۶***             | -۰/۸۹***             | (mgN/kg day) NIR   |
| ۰/۳۶ <sup>n.s</sup> | -۰/۴۳*               | -۰/۸۳*** | -۰/۸۶***             | -۰/۸۸***             | (mgN/kg day) NMR   |
| ۰/۱۸ <sup>n.s</sup> | -۰/۵۱***             | -۰/۷۶*** | -۰/۸۱***             | -۰/۸۴***             | (mgN/kg) MBN   |
| ۰/۳ <sup>n.s</sup>  | -۰/۵۷***             | -۰/۸۵*** | -۰/۸۶***             | -۰/۹***              | (μgNH <sub>4</sub> -Ng <sup>-1</sup> 2h <sup>-1</sup> ) UR |

ns غیر معنی دار P<0.001 =\*\*\* , P<0.01=\*\* , P<0.05=\*

یکی از علل کاهش اثرات بازدارندگی کادمیم توسط مواد آلی را می‌توان چنین توجیه کرد که چون مواد هومیکی دارای گروههای عامل بسیار زیادی (شامل گروهای کربوکسیل، فنولیک، الکل و کربونیل) هستند، یون‌های سمی وارد شده به چرخه‌های بیولوژیکی را تحت تأثیر قرار می‌دهند (Datta *et al.*, 2001). به این صورت که برای عناصر سنگین به عنوان یک فاز تراکم (انباشت) عمل کرده و کمپلکس‌های هومات-فلز (کلات‌ها) را با درجه تعادلات مختلف ایجاد می‌کنند و ترکیبات کلاته شده غلظت کادمیم قابل عصاره گیری را کاهش می‌دهند و بنابراین باعث کاهش جذب و قابلیت دسترسی آن برای ریزجانداران می‌شوند (Datta *et al.*, 2001). با این حال، تشکیل کلات‌ها به ترکیب شیمیایی مواد آلی در خاک وابسته است، و مواد آلی، یون‌های سمی چرخه‌های بیولوژیکی را به وسیله ترکیب شیمیایی خود تحت تأثیر قرار می‌دهند. در این زمینه Tejada *et al.* (2009) در یافتنند که درصد بازدارندگی سرب روی فعالیت‌های آنزیمی در خاک تیمار شده با کود مرغی کمتر از خاک تیمار شده با کمپوست کتان بود.

#### رابطه بین انواع فرکشن‌های کادمیم و شاخص‌های مورد بررسی

در این تحقیق کادمیم قابل دسترس با روش DTPA اندازه گیری شد که این فرکشن محتوای قابل جذب این

جدول ۵- همبستگی ( $r$ ) بین شاخص های مورد بررسی در این آزمایش (n= ۳۰).

| UR<br>( $\mu\text{gNH}_4\text{-N g}^{-1}\text{h}^{-1}$ ) | MBN<br>(mg N/kg) | NMR<br>(mg N/kg day) | $N_{\min}$<br>(mg N/kg) | NIR<br>(mg N/kg day) | $\text{NO}_3\text{-N}$ (mg N/kg) | AMR<br>(mg N/kg day) | $\text{NH}_4\text{-N}$ (mgN/kg) | پارامتر   |
|--|------------------|----------------------|-------------------------|----------------------|----------------------------------|----------------------|---------------------------------|---|
|  |                  |                      |                         |                      |                                  | ۱/۰۰                 |                                 | (mgN/kg) $\text{NH}_4\text{-N}^*$                     |
|  |                  |                      |                         |                      | ۰/۹۴***                          | ۱/۰۰                 |                                 | (mgN/kg day) AMR                                      |
|  |                  |                      |                         | ۱/۰۰                 | ۰/۹۴***                          | ۰/۹۴***              | ۰/۹۴***                         | (mgN/kg) $\text{NO}_3\text{-N}$                       |
|  |                  |                      | ۱/۰۰                    | ۰/۹۹***              | ۰/۹۹***                          | ۰/۹۸***              | ۰/۹۸***                         | (mgN/kg day) NIR                                      |
|  | ۱/۰۰             | ۱/۰۰                 | ۰/۹۹***                 | ۰/۹۹***              | ۰/۹۸***                          | ۰/۹۸***              | ۰/۹۸***                         | (mgN/kg) $N_{\min}$                                   |
| ۱/۰۰   | ۰/۸۵***          | ۰/۸۶***              | ۰/۸۱***                 | ۰/۸۷***              | ۰/۸۹***                          | ۰/۸۹***              | ۰/۸۹***                         | (mgN/kg day) NMR                                      |
| ۱/۰۰   | ۰/۸۹***          | ۰/۹۵***              | ۰/۹۵***                 | ۰/۹***               | ۰/۹***                           | ۰/۹۷***              | ۰/۹۷***                         | ( $\mu\text{gNH}_4\text{-N g}^{-1}\text{h}^{-1}$ ) UR |

ns ،  $P<0.001 =***$   $P< 0.01=**$   $P< 0.05=*$  غیر معنی دار

سوء و بازدارندگی این عنصر می‌گردد، اما اثر مقدار و نوع ماده آلی مصرفی به تحقیقات بیشتری نیاز دارد. افزودن مواد آلی به منظور افزایش pH و رسوب کادمیم و غنی از عناصر غذایی مورد نیاز ریز جانداران خاک باید از خواص ماده آلی مصرفی باشد. همچنین مواد آلی مصرفی بدلیل عاری بودن از عنصر سمی کادمیم و ایجاد کمپلکس پایدار توانسته اثر مفیدی بر کاهش قابلیت جذب کادمیم داشته باشد.

### قدردانی و سپاسگزاری

به خاطر حمایت‌های مالی این پایان نامه از دانشگاه شهرکرد قدردانی و تشکر می‌شود.

### نتیجه گیری

نتایج این مطالعه بر تاثیر منفی و محسوس عنصر کادمیم بر تمامی شاخص‌های میکروبیولوژیک چرخه معدنی شدن نیترون و همچنین فعالیت آنزیم اوره آز دلالت دارد، هر چند محققان زیادی نتایج مختلفی گزارش کرده‌اند. با این حال، اثر منفی کادمیم بر پویایی نیتروژن خاک حاکی از آن است که این عنصر می‌تواند تا حد زیادی حاصل خیزی و کیفیت بیولوژیک خاک، و در نتیجه رشد گیاه را در دراز مدت تحت الشعاع قرار دهد و یا از طریق جذب به وسیله گیاه و ورود به زنجیره غذایی انسان، باعث بروز خطرات جدی برای سلامت انسان و حیوانات گردد. به نظر می‌رسد افزودن مواد آلی به خاک تا حد زیادی سبب کاهش اثرات

### منابع

- Alef, K. and Nannipieri, P., 1995. *Methods in Applied Soil Microbiology and Biochemistry*. Academic Press, London.
- Amlinger, F. and Boltzmann, L., 1995. Biowaste compost and heavy metals: a danger for soil and environment. In: de Bertoldi, P.S.M., Lemmes, B., Papi, T. (Eds.), *Proceeding of the International Symposium on the Science of Composting*. Blakie Academic and Professional, Glasgow, UK.
- Black, C.A., Evans, D.D., Ensminger, L.E., White, J. and Clark, F.E., 1965. *Methods of Soil Analysis. Part 1. Physical Analysis*. American Society of Agronomy Press, USA.
- Boekhold, A.E., Temminghoff, E.J.M. and van der Zee, S.E.A.T.M., 1993. Influence of electrolyte composition and pH on cadmium adsorption by an acid sandy soil. *Journal of Soil Science*. 44, 85-96.
- Dai, J., Becquer, T., Rouiller, J.H., Reversat, G., Bernhard-Reversat, F. and Lavelle, P., 2004. Influence of heavy metals on C and N mineralization and microbial biomass in Zn-, Pb-, Cu-, and Cd-contaminated soils. *Applied Soil Ecology*. 25, 99-109.
- Datta, A., Sanyal, S.K. and Saha, S., 2001. A study on natural and synthetic humic acids and their complexing ability towards cadmium. *Plant and Soil*. 235, 115-125.
- Doelman, P., Jansen, E., Michels, M. and Van Til, M., 1994. Effects of heavy metals in soils on microbial diversity and activity as shown by the sensitivity-resistance index, an ecologically relevant parameter. *Biology and Fertility of Soils*. 17, 177-184.
- Effron, D., de La Horra, A.M., Defrieri, R.L., Fontanive, V. and Palma, R.M., 2004. Effect of cadmium, copper and lead on different enzyme activities in a native forest soil. *Communications in Soil Science and Plant Analysis*. 35, 1309-1321.
- Hanc, A., Tlustos, P., Szakova, J. and Habert, J., 2009. Changes in cadmium mobility during composting and after soil application. *Waste Management*. 29, 2282-2288.
- Hassen, A., Jedidi, N., Cherif, M., M'Hiri, A., Boudabous, A. and van Cleemput, O., 1998. Mineralization of nitrogen in a clayey loamy soil amended with organic wastes enriched with Zn, Cu and Cd. *Bioresource Technology*. 64, 39-45.
- Hong, C.O., Kim S.Y., Gutierrez J., Owens V.N. and Kim P.J., 2010. Comparison of oyster shell and calcium hydroxide as liming materials for immobilizing cadmium in upland soil. *Biology and Fertility of Soils* 46, 491-498.
- Kandeler, E., Tscherko, D., Bruce, K.D., Stemmer, M., Hobbs, P.J., Bardgett, R.D. and Amelung, W., 2000. Structure and function of the soil microbial community in microhabitats of a heavy metal polluted soil. *Biology and Fertility of Soils*. 32, 390-400.
- Karaca, A., 2004. Effect of organic wastes on the extractability of cadmium, copper, nickel and zinc in soil. *Geoderma*. 122, 297-303.
- Kizilkaya, R., Askin, T., Bayraklı, B. and Saglam, M., 2004. Microbiological characteristics of soils contaminated with heavy metals. *European Journal of Soil Biology*. 40, 95-102.
- Landi, L., Renella, G., Moreno, J.L., Falchini, L. and Nannipier, P., 2000. Influence of cadmium on the metabolic quotient, L<sub>-</sub>: D-glutamic acid respiration ratio and enzyme. *Biology and Fertility of Soils*. 32, 8-16.
- Li, F. and Tan, T.C., 1994. Effects of heavy metal ions on the efficacy of a mixed bacilli BOD sensor. *Biosensor Bioelectron*. 9, 315-324.
- Lorenz, N., Hintemann, T., Kramarewa, T., Katayama, A., Yasuta, T., Marschner, P. and Kandeler, E., 2006. Response of microbial activity and microbial community composition in soil to long-term

- arsenic and cadmium exposure. *Soil Biology and Biochemistry.* 38, 1430-1437.
- Madejon, E., Burgos, P., Lopez, R. and Cabrera, F., 2001. Soil enzymatic response to addition of heavy metals with organic residues. *Biology and Fertility of Soils.* 34, 144-150.
- Moreno, J.L., Garcia, C., Landi, L., Falchini, L., Pitremellarra, G. and Nannipieri, P., 2001. The ecological does value ( $ED_{50}$ ) for assessing Cd toxicity on ATP content and dehydrognase and urease activity of soil. *Soil Biology and Biochemistry.* 33, 483-789.
- Moreno, J.L., Hernandez, T. and Garcia, C., 1999. Effects of cadmium-contaminated sewage sludge compost on dynamics of organic matter and microbial activity in an arid soils. *Biology and Fertility of Soils.* 28, 230-237.
- Moreno, J.L., Hernandez, T. and Garcia, C., 2003. Toxic effects of cadmium and nickel on soil enzymes and the influence of adding sewage sludge. *European Journal of Soil Biology.* 54, 377-386.
- Raiesi, F., 2004. Soil properties and N application effects on microbial activities in two winter wheat cropping systems. *Biology and Fertility of Soils.* 40, 88-92.
- Renella, G., Mench, M., van der Lelie, D., Pietramellara, G., Ascher, J., Ceccherini, M.T., Landi, L. and Nannipieri, P., 2004. Hydrolase activity microbial biomass and community structure in long-term Cd-contaminated soils. *Soil Biology and Biochemistry.* 36, 443-451.
- Renella, G., Mench, M., Landi, L. and Nannipieri, P., 2005. Microbial activity and hydrolase synthesis in long-term Cd-contaminated soils. *Soil Biology and Biochemistry.* 37, 133-139.
- Scott, H., 1992. The influence of wheat straw on the accumulation of nitrates in the soil. *Agronomy Journal.* 3, 233-258.
- Tejada, M., Hernandez, T. and Garcia, C., 2007. Application of two organic wastes in a soil polluted by lead. *Journal of Environmental Quality.* 36, 216-225.
- Tejada, M., 2009. Application of different organic wastes in a soil polluted by cadmium: Effects on soil biological properties. *Geoderma.* 153, 254-268.
- Vig, K., Megharaj, M., Sethunathan, N. and Naidu, R., 2003. Bioavailability and toxicity of cadmium to microorganisms and their activities in soil: a review. *Advances in Environmental Research.* 8, 121-135.
- Wang, A., Chen, J. and Crowley, D.E., 2004. Changes in metabolic and structural diversity of a soil bacterial community in response to cadmium toxicity. *Biology and Fertility of Soils.* 39, 452-456.

## The response of N mineralization, microbial biomass N and urease activity in Cd-contaminated soils to compost addition

Leila Dayani and Fayeza Raiesi\*

Department of Soil Science, Shahrekord University, Shahrekord, Iran.

\*Corresponding author: f\_raiesi@yahoo.com

### Abstract

A high level of cadmium (Cd) in the environment generally influences the population, activity and composition of soil microorganisms, especially N dynamics and enzyme activities, with a consequence for nutrient cycling and availability. The addition of organic materials to the Cd-polluted soils may reduce the detrimental effects of Cd on microbial activities and biochemical properties. The objective of the current study was to examine the effect of compost as a soil amendment on N mineralization, microbial biomass N and urease activity in soils spiked with fresh Cd. A  $2 \times 5$  factorial experiment consisting of two levels of compost (0 and  $2.5 \text{ t ha}^{-1}$ ) and five levels of Cd (0, 50, 100, 150 and  $200 \text{ mg Cd kg}^{-1}$ ) arranged in a completely randomized design with three replicates was carried out under laboratory conditions. Measured total and available cadmium at the end of incubation period indicated a stronger (and negative) correlation between the available fraction of Cd with soil N mineralization, microbial biomass N and urease activity than the total Cd level. Results showed that increasing Cd level had a significant, negative effect on all the measured soil properties. However, compost addition to soils contaminated with Cd resulted in a reduction of Cd toxicity on indicators of N dynamics, most likely through decreasing its bioavailability to soil biota. In brief, the application of organic materials in Cd-contaminated soils could alleviate the unfavorable and inhibitory effects of Cd on soil N dynamics and subsequently N availability to plant may increase.

**Keywords:** Heavy metals, Soil microbial activity, Soil N dynamic, Enzyme activity, Compost, Soil amendments.