

## اثر سطوح روی، زمان و ماده آلی بر شکل‌های شیمیایی روی در یک خاک آهکی استان

فارس

سعیده کمالی<sup>۱</sup>، عبدالمجید رونقی<sup>۲</sup> و نجف علی کریمیان<sup>۳</sup>

<sup>۱</sup> دانشجوی کارشناسی ارشد علوم خاک، <sup>۲</sup> دانشیار بخش علوم خاک، دانشکده کشاورزی، دانشگاه شیراز و <sup>۳</sup> استاد بخش علوم خاک، دانشکده کشاورزی، دانشگاه شیراز

### مقدمه

کمبود روی یکی از معمول‌ترین کمبودهای عناصر غذایی کم مصرف است [۷]. کمبود روی در خاک‌های آهکی گزارش شده است [۴]. قابلیت دسترسی روی در خاک‌های آهکی، به مقدار زیادی تحت تاثیر عواملی مانند پ هاش، نوع کانیهای خاک، نوع و مقدار آنیون‌ها در محلول خاک و حامل‌های روی قرار می‌گیرد [۲ و ۶]. روی در خاک به شکل‌های گوناگون مانند محلول، تبادل، کربناتی، آلی، همراه با اکسیدهای منگنز، اکسیدهای آهن بی‌شکل، اکسیدهای آهن متبلور و تتمه وجود دارد [۸ و ۹]. منرال و منرال (۱۹۸۶) نشان دادند که رژیم رطوبتی و مواد آلی منجر به توزیع مجدد شکل‌های مختلف روی در خاک می‌شوند. حلالیت و فراهمی زیستی عناصر فلزی بلافاصله پس از افزوده شدن به خاک زیاد است. با گذشت زمان و ایجاد تعادل بین فلز و خاک بر اثر واکنش‌هایی همچون جذب سطحی، تبادل یونی، کلاته شدن، رسوب، اکسایش و کاهش، واکنش با اکسیدها و هیدروکسیدهای آهن و منگنز و ورود به شبکه کانیها از قابلیت استفاده آنها کاسته شده و از شکل‌های با حلالیت زیاد به شکل‌های کم محلول‌تر تبدیل می‌شوند [۱ و ۵]. فهم کامل اثر گذشت زمان بر روی، به اطلاعات مفصلی از نحوه توزیع شکل‌های شیمیایی این فلز پس از زمان‌های مختلف تماس با خاک نیاز دارد [۱]. لذا آگاهی از شکل‌های شیمیایی روی برای فهم شیمی آن در خاک و همچنین در درک جنبه‌های حاصلخیزی خاک و تغذیه گیاه اهمیت دارد. بنابراین تحقیق حاضر به منظور بررسی اثر سطوح روی، زمان و ماده آلی بر شکل‌های شیمیایی روی در یک خاک آهکی استان فارس انجام گرفت.

### مواد و روش‌ها

مقدار مناسبی از یک خاک آهکی استان فارس از عمق صفر تا ۱۵ سانتی متری برداشته شد و پس از هوا خشک کردن و گذراندن از الک ۲ میلی متری، برخی ویژگی‌های فیزیکی و شیمیایی آن تعیین گردید. تیمارهای آزمایشی شامل سه سطح روی (شامل ۰، ۵ و ۱۰ میلی گرم بر کیلوگرم خاک از منبع سولفات روی  $ZnSO_4 \cdot 7H_2O$ )، سه زمان خواباندن (۱۵، ۴۵ و ۹۰ روز) و ماده آلی (کاه و کلش گندم) در دو سطح (۰ و ۱٪) بودند. این آزمایش به صورت فاکتوریل و در قالب طرح کاملا تصادفی و در سه تکرار در گلخانه انجام شد. در طول این سه زمان خواباندن، رطوبت نمونه‌ها به طور منظم با روش توزین در محدوده نسبتا ثابتی، نزدیک به ظرفیت مزرعه حفظ گردیدند. نمونه‌های خاک، در زمان‌های ۱۵، ۴۵ و ۹۰ روز پس از شروع خواباندن برداشت، هوا خشک و در آخر و شکل‌های شیمیایی روی با روش عصاره‌گیری دنباله ای سینگ و همکاران [۱۰] استخراج شدند. شکل‌های شیمیایی روی و عصاره‌گیرهای آنها عبارت بودند از: روی محلول و تبدالی با محلول ۱ مولار نیترات منیزیم، روی کربناتی با محلول ۱ مولار استات سدیم، روی آلی با محلول ۰/۷ مولار هیپو کلریت سدیم، روی همراه با اکسیدهای منگنز با محلول ۰/۱ مولار هیدروکسیل آمین هیدروکلرید، روی همراه با اکسیدهای آهن بی‌شکل با محلول ۰/۲۵ مولار هیدروکسیل آمین هیدروکلرید در محلول ۰/۲۵ مولار اسید کلریدریک، روی همراه با اکسیدهای آهن متبلور با محلول ۰/۲ مولار اگزالات آمونیوم و محلول ۰/۲ مولار اسید اگزالیکیک و اسید آسکوربیک ۰/۱ مولار و روی تتمه از طریق هضم خاک با اسید

فلوریدریک، اسید پرکلریک و اسید کلریدریک غلیظ. تجزیه آماری داده ها، به وسیله برنامه های کامپیوتری Excel و MSTATC و SPSS انجام شد.

### نتایج و بحث

۱- زمان خواباندن سبب کاهش شکل های محلول و تبادل و آلی روی و افزایش در شکل های کربناتی، همراه با اکسیدهای منگنز، همراه با اکسیدهای آهن بی شکل و متبلور و تتمه روی گردید که نشان دهنده کاهش قابلیت استفاده زیستی روی با گذشت زمان در خاک می باشد. توصیه می شود که این آزمایش در زمانهای طولانی تری انجام گیرد، تا بتوان اثر کاربرد طولانی مدت مواد آلی و منابع روی کاربردی مختلف را بر تغییر شکل روی در خاکها بررسی نمود.

۲- افزودن کاه و کلش گندم (ماده آلی)، سبب توزیع مجدد روی در خاک گردید. پس از مصرف این ماده آلی همه شکل های شیمیایی روی (غیر از شکل همراه با اکسیدهای منگنز) به طور معنی داری ( $p < 0.05$ ) نسبت به خاک شاهد افزایش یافتند. پیشنهاد می شود که این آزمایش با مواد آلی دیگر، به خصوص لجن فاضلاب و در سطوح بیشتری از مواد آلی انجام گیرد.

۳- کاربرد سطوح مختلف روی کاربردی (به صورت سولفات روی) سبب افزایش معنی دار ( $p < 0.05$ ) شکل های مختلف روی گردید گرچه بیشترین میزان تبدیل روی مربوط به شکل های کربناتی و تتمه روی بود. توصیه می گردد که این آزمایش با منابع دیگر روی مصرفی (غیر از نمکهای محلول روی)، مانند کلات های روی و... انجام پذیرد، تا بتوان اثر منابع روی را نیز بر توزیع مجدد شکل های شیمیایی روی مورد مطالعه قرار داد.

۴- در هر سه زمان خواباندن، روی همراه با اکسیدهای منگنز دارای همبستگی منفی با شکل های محلول و تبادل و آلی این فلز می باشد. این بدین معناست که با افزایش شکل های محلول و تبادل و آلی، شکل همراه با اکسیدهای منگنز روی کاهش می یابد.

### منابع

- [1] Lu, A., S. Zhang, and X. Shan. 2005. Time effect on the fractionation of heavy metals. *Geoderma*, 125: 225-234.
- [2] Maftoun, M., and N. Karimian. 1989. Relative efficiency of two zinc sources for maize (*zea mays L.*) in two calcareous soils from an arid area of Iran. *Agronomy. J.*, 9: 771-775.
- [3] Mandal, L. N., and B. Mandal. 1986. Zinc fractions in soils in relation to zinc nutrition of lowland rice. *Soil Sci.*, 142: 141-148.
- [4] Marschner, H. 1986. Mineral nutrition of higher plants. Academic Press, London.
- [5] Misra, A. K., V. Sarkunan, M. Das, and P. K. Nayar. 1990. Transformation of added heavy metals in soils under flooded condition. *J. Indian Soc. Soil Sci.*, 38: 416-418.
- [6] Obrador, A., J. Novillo, and M. Alvarez. 2003. Mobility and availability to plants of two zinc sources applied to a calcareous soil. *Soil Sci. Soc. Am. J.*, 67: 564-572.
- [7] Romheld, V., and Marschner. 1991. Function of micronutrients in plants. pp. 297-328. In J. J. Mortvedt et al. (ed.) *Micronutrients in agriculture*. Soil Sci. Soc. Am., Inc., Madison, WI.
- [8] Shuman, L. M. 1985. Fractionation method for soil microelements. *Soil Sci.*, 40: 11-22.
- [9] Shuman, L. M. 1979. Zinc, manganese, and copper in soil fractions. *Soil Sci.*, 127: 10-17.
- [10] Singh, J. P., P. S. Karwasra, and M. Singh. 1988. Distribution and forms of copper, iron, manganese, and zinc in calcareous soils of India. *Soil Sci.*, 146: 359-366.