

اثر منابع روی و اسیدی کردن خاک بر رشد گیاه ذرت

غلامرضا معافپوریان و نجفعلی کریمیان

به ترتیب: استادیار پژوهش مرکز تحقیقات کشاورزی فارس و استاد دانشگاه شیراز

مقدمه

از حدود ۸۰ سال پیش که آزمایش های سامر (۷) و سامرولپیمن (۸) ضروری بودن عنصر روی در تغذیه گیاهان عالی رابه اثبات رساند در مورد اهمیت و نقش این عنصر در گیاهان عالی تحقیقات زیادی انجام شده است کمبود روی یکی از معمول ترین کمبود های مواد غذایی کم مصرف است و به طور روز افزونی در تولید محصولات زراعی اهمیت می یابد (۵). بررسی های درجه (۱) در خاک های زیر سد درودزن استان فارس مبین این امر است که بازیابی ظاهری سولفات روی مصرف شده در سال اول حدود ۵٪ و یا حتی کمتر است. نتایج آزمایش های مفتون و کریمیان (۶) در خاک های باجگاه و فرودگاه شهرستان شیراز نشان می دهد که حتی بازیابی کود کلاته روی سکسترین روی به فرمول شیمیایی (Na₂Zn EDTA) نیز در سال اول کمتر از ۵٪ بوده است. باتوجه به این امر که بازده مصرف ترکیبات معدنی روی در خاک های آهکی ایران بسیار پائین است (۱ و ۲ و ۳ و ۴) و همچنین گرانی ترکیبات آلی روی، باید به طریقی بازده مصرف کودهای معدنی حاوی روی را بالا برد. یکی از راههای احتمالی استفاده از ترکیباتی است که pH خاک را کاهش دهد (۳).

اسیدسولفوریک و گوگرد در این خصوص می توانند مورد استفاده قرار گیرند و باتوجه به لزوم اکسایش گوگرد عنصری در خاک و تبدیل آن به اسید سولفوریک، استفاده مستقیم از اسیدسولفوریک احتمالاً به پاسخ سریعتر گیاه منجر خواهد شد. لذا این بررسی بنحوی طراحی و اجرا شد که قادر به ارزیابی اثر کاربرد منابع و مقادیر مختلف روی و نیز مقادیر مختلف اسید سولفوریک بر وزن خشک، غلظت روی و کل روی جذب شده توسط گیاه باشد.

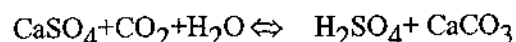
مواد و روشها

این بررسی بصورت یک آزمایش فاکتوریل ۴×۴×۵ (سه منبع روی، چهار سطح روی و پنج سطح اسید سولفوریک) با استفاده از طرح بلوکهای کامل تصادفی در سه تکرار اجرا شد. در ۱۸۰ کیسه پلی اتیلینی مقدار ۲ کیلوگرم خاک رسی و شنی سیلت دار سری دانشکده (Xerochrepts, Calci xerollic, fine, mixed, mesic) ریخته و با اسید به خوبی مخلوط شد، اسیدسولفوریک مورد استفاده به میزانی بود که به ترتیب صفر، ۱۰، ۲۰، ۳۰، یا ۴۰٪ کرنبات کلسیم معادل خاک را خنثی کند، بعد از تخلیه خاک کیسه های پلاستیکی در گلدان، ۷۰ میکروگرم نیتروژن در گرم خاک به صورت محلول اوره (CO (NH₂)₂) و ۵۰ میکروگرم فسفر در گرم خاک به صورت محلول کلسیم دی هیدروژن ارتوفسفات (Ca(H₂PO₄)₂) به طور یکنواخت به کلیه گلدانها داده شد. منابع روی مورد استفاده عبارت بودند از سولفات روی (ZnSO₄ . 7H₂O)، اکسید روی (ZnO) و سکسترین روی (Zn-EDTA) که هر کدام در چهار سطح صفر، ۵، ۱۰ و ۱۵ میلی گرم روی در کیلوگرم خاک با ۲ کیلوگرم خاک گلدانها مخلوط شدند. در هر گلدان تعداد ۶ عدد بذر ذرت از رقم ۷۰۴ در عمق مناسب کاشته شد و گلدانها تا حد ظرفیت مزرعه آبیاری شدند در پایان هفته دوم تعداد گیاهان هر گلدان به سه بوته یکنواخت تنک شد. در پایان هفته هفتم گیاهان از محل طوقه قطع و از هر نمونه در ۵۵۰ درجه سانتیگراد خاکستر شد. خاکستر حاصل در ۵ میلی لیتر اسید کلریدریک ۲ مولار حل و حجم هر نمونه به ۵۰ میلی لیتر رسانیده شد و پس از صاف کردن با کاغذ صافی واتمن شماره ۴۲ جهت اندازه گیری روی بادستگاه جذب اتمی به کار رفت. لازم به ذکر است که ۱۰۰ گرم خاک از هر کدام از گلدانها مورد آزمایش، قبل از کاشت و پس از تیمار با اسید و مصرف روی، برداشته شد و جهت اندازه گیری pH و نیز تعیین قابلیت هدایت الکتریکی مورد استفاده قرار گرفت. اطلاعات حاصل از اندازه گیریها توسط روشهای آماری تجزیه واریانس و آزمون F و دانکن با استفاده از برنامه کامپیوتری SPSS بررسی و ضرایب همبستگی و معادلات رگرسیون مناسب تعیین گردید.

نتایج و بحث

بر اساس نتایج تجزیه آماری اثر منابع مختلف روی بر وزن خشک ذرت، غلظت و جذب کل روی توسط ذرت در سطح یک درصد معنی دار است، مقایسه میانگین وزن ماده خشک تولید شده با آزمون دانکن مشخص می‌سازد که سولفات روی با میانگین ۱۷/۰۲ و اکسید روی بامیانگین ۱۳/۴۶ گرم ماده خشک در گلدان به ترتیب حداکثر و حداقل عملکرد را به خود اختصاص داده و کلات روی با ۱۶/۱۳ گرم ماده خشک در گلدان در رده دوم بعد از سولفات روی قرار گرفت. مقایسه میانگین غلظت روی در گیاه با آزمون دانکن مشخص نمود که از لحاظ آماری بین شکل کلاته روی بادومنیع دیگر یعنی سولفات روی و اکسید روی اختلاف معنی داری در سطح یک درصد وجود دارد و حداکثر غلظت روی در گیاه با استفاده از کلات روی حاصل شده است. مقایسه میانگین وزن خشک حاصله مشخص نمود که باخشی کردن ۱۰٪ کربنات کلسیم معادل خاک، وزن ماده خشک به حداکثر می‌رسد (۱۷/۱۵ گرم در هر گلدان) و تیمار ۲۰٪ در مرتبه دوم قرار می‌گیرد (۱۶/۸۸ گرم در هر گلدان) تیمارهای ۳۰٪ و ۴۰٪ به ترتیب با ۱۳/۸۳، ۱۳/۴۵ گرم در هر گلدان در مکان آخر قرار می‌گیرند. باخشی کردن ۱۰٪ کربنات کلسیم معادل خاک عملکرد ماده خشک به میزان ۵ درصد نسبت به تیمار شاهد افزایش داشته است، در حالی که باخشی کردن ۳۰ درصد و ۴۰ درصد کربنات کلسیم معادل خاک میزان عملکرد به ترتیب به میزان ۱۵ و ۱۸ درصد نسبت به تیمار شاهد کاهش داشته است. در صورتی که تیمار ۲۰ درصد با شاهد از لحاظ آماری تفاوت معنی داری نداشته است.

مسئله قابل توجه در این بررسی افزایش میزان قابلیت هدایت الکتریکی اندازه گیری شده و کاهش pH خاک با افزایش مصرف اسید بود. ضریب همبستگی بین تیمار اسید با قابلیت هدایت الکتریکی و pH به ترتیب ۰/۹۹ و ۰/۸۹- بود. هنگامی که اسید سولفوریک به خاک اضافه شود با کربنات کلسیم خاک ترکیب و مطابق واکنش زیر سولفات کلسیم (گچ) تولید می‌شود:



باتوجه به زیاد بودن حل پذیری گچ میزان قابلیت هدایت الکتریکی به مقدار قابل ملاحظه ای افزایش می‌یابد. باتوجه به این امر که ذرت از لحاظ مقاومت به شوری خاک جزء نباتات حساس طبقه بندی می‌شود، بنابراین کاهش محصول در تیمارهایی که از سولفوریک اسید به میزان زیادتری استفاده شده کاملاً طبیعی است. نتیجه این آزمایش با بررسی سوتاریا و سایرین (۹) مطابقت دارد.

منابع مورد استفاده

- ۱- درجه ز. ۱۳۶۸. ارزیابی وضعیت روی قابل استفاده گیاهی به روشهای آزمایشگاهی و گلخانه ای در خاکهای آهکی منطقه زیرسد درودزن استان فارس. پایان نامه کارشناسی ارشد. بخش خاکشناسی دانشکده کشاورزی دانشگاه شیراز.
- ۲- درجه، ز و ن. کریمیان. ۱۳۷۰. روشهای اندازه گیری روی قابل استفاده گیاهی خاک بخش خاکشناسی دانشکده کشاورزی دانشگاه شیراز. نشریه فنی شماره ۱۳.
- ۳- کریمیان، ن. ۱۳۶۴. استفاده از روی رادیواکتیو در پژوهشهای روابط خاک و گیاه. مجموعه مقاله های کنفرانس علوم و تکنولوژی هسته ای در ایران، جلد اول صفحه ۷۹-۷۱.
- ۴- یثربی، ج. ۱۳۷۰. تاثیر سولفات روی باقیمانده بر شکل‌های روی در خاکهای آهکی منطقه زیرسد درودزن استان فارس و رابطه این شکلها بارشد و غلظت روی در ذرت. پایان نامه کارشناسی ارشد دانشکده کشاورزی دانشگاه شیراز.

- 5- Lindsay, W.L. 1972. Zinc in soils and plant nutrition. Adv. Agron. 24:147-186.
- 6- Maftoun, M. and N. Karimian. 1989. Relative efficiency of two zinc sources for maize (*Zea mays* L.) in two calcareous soil from an arid area of Iran. Agronomie 9:771-775.
- 7- Sommer, A.L. 1928. Further evidence of the essential nature of zinc for the growth of higher green plants. Plant Physiol. 3:217-221.
- 8- Sommer, A.L. and C. B. Lipman. 1926. Evidence on the indispensable nature of zinc and boron for higher green plants. Plant Physiol. 1:231-240.
- 9- Sutaria, G.S., M.S. Patel and A.G. Patel. 1992. Effect of sulfuric acid on pH, EC and available phosphorus and DTPA- extractable micronutrients in calcareous soil. J. Indian Soil Soc. 40:190-192.