

بررسی تأثیر غلظت پتاسیم اضافه شده به خاک بر درصد ثبیت پتاسیم

مسعود کاووسی و محمود کلباسی

به ترتیب پژوهشیار موسسه تحقیقات برج کشور و استاد دانشگاه صنعتی اصفهان

مقدمه

ثبت پتاسیم بوسیله خاکها که نتیجه آن کاهش پتاسیم قابل دسترس برای گیاه است یکی از عوامل بسیار مهم و مؤثر در تغذیه گیاه از پتاسیم خاک است^(۱). تمایز بین جذب ترجیحی و ثبیت پتاسیم اغلب امکان بذیر نیست و برخی جذب ترجیحی و ثبیت پتاسیم را یکسان قلمداد می‌کنند^(۲) و برخی معتقدند که اکثر خاکها و کانیهای رسی بون پتاسیم را نسبت به یون کلسیم بطور ترجیحی جذب می‌کنند ولی پتاسیم بصورت ترجیحی جذب شده هنوز قابل تبادل می‌باشد در صورتیکه پتاسیم ثبیت شده به سادگی قابل تبادل نبوده و فقط مکانهای خاصی از کانیهای رسی می‌توانند آن را ثبیت کنند^(۳). منگل و کرک بای^(۴) ثبیت پتاسیم را به مکانهای بین لایهای کانیهای رسی نسبت داده و معتقدند که ثبیت پتاسیم به مفهوم جذب یونهای پتاسیم بوسیله این مکانها و بصورت اختصاصی است. تبدیل پتاسیم محلول و یا تبادلی به فرم غیرتبادلی تعریف دیگری از ثبیت پتاسیم می‌باشد^(۱). شاید حرکت تدریجی پتاسیم از محلول خاک و مکانهای جذب سطحی بانیروی پیوند کم، بطرف مکانهای بانیروی پیوند بیشتر و نیز بطرف مکانهای بین لایهای با جذب اختصاصی که نتیجه آن کمترشدن پتاسیم لیسایل نسبت به پتاسیم کل است، تعریف دیگری از ثبیت پتاسیم در خاک می‌باشد^(۵). شدت ثبیت پتاسیم در خاکها به عواملی چون نوع و مقدار کانی رسی و تراکم بار آن، غلظت یونهای رقیب از جمله آمونیوم، pH محلول اطراف ذرات رس، مقدار پتاسیم تبادلی و محلول و مقدار رطوبت خاک بستگی دارد^(۶). معمولاً با افزودن غلظت بالایی از پتاسیم (عموماً از منبع کلرید پتاسیم) به خاک مورد مطالعه و سپس عصاره‌گیری آن با یکی از عصاره‌گیرهای شیمیایی مقدار یا درصد ثبیت پتاسیم را محاسبه می‌کنند. فرض تحقیق نگارنده این بوده است که قدرت یا درصد ثبیت پتاسیم خاک می‌تواند بطور معنی‌داری تحت تأثیر میزان پتاسیم اضافه شده به خاک قرار گیرد. بنابراین در صورت تایید این فرض برای استفاده از پارامتر درصد ثبیت پتاسیم در برآورد قدرت تامین پتاسیم خاک یا توصیه‌های کودی، باید این پارامتر را در غلظت پتاسیمی نزدیک به مقدار پتاسیم اضافه شده به خاک بصورت کود، تعیین نمود. لذا این تحقیق با هدف کلی بررسی اثر غلظت پتاسیم اضافه شده به خاک بر درصد ثبیت پتاسیم خاک و نقش برخی از عوامل فیزیکوشیمیایی بر قدرت ثبیت پتاسیم در موسسه تحقیقات برج کشور انجام گرفت.

مواد و روشها

۲۳ نمونه خاک از شالیزارهای مختلف استان گیلان که از نظر CEC، pH، درصد رس، مواد آلی، پتاسیم تبادلی و غیره با یکدیگر متفاوت بودند تهیه گردید. از هر نمونه خاک پس از خشک شدن و عبور از الک دو میلیمتری، ۸ نمونه فرعی ۵ گرمی تهیه گردید. در هر خاک به یک نمونه فرعی ۵ گرمی فقط ۷/۵ سانتیمتر مکعب آب مقطرو و به ۷ نمونه فرعی دیگر ۲/۵ سانتیمتر مکعب آب مقطرو و ۵ سانتیمتر مکعب محلول کلرید پتاسیم با غلظتهای ۱۰۰، ۲۰۰، ۳۰۰، ۴۰۰، ۵۰۰ و ۱۰۱۶ میلی‌گرم پتاسیم در لیتر اضافه گردید. تمامی نمونه‌ها بمدت ۴۸ ساعت در دمای ثابت ۲۷ درجه سانتیگراد قرار گرفتند و پس از این مدت به هریک از نمونه‌ها ۱۰۰ سانتیمتر مکعب استات منیزیم بک مولار اضافه و پس از نیم ساعت تکان دادن با تکان دهنده رفت و برگشتی (با سرعت ۱۷۵ دور در دقیقه) سوسپانسیون حاصل صاف شده و پتاسیم در محلول زلال بدست آمده با دستگاه شعله‌سننجی قرائت گردید و مقدار ثبیت پتاسیم در آنها طبق فرمول زیر محاسبه گردید:

میلی‌گرم پتاسیم ثبیت شده = A - (میلی‌گرم پتاسیم اضافه شده به خاک + B)

که در این فرمول:

B = پتانسیم استخراج شده از خاک شاهد که به آن کلرید پتانسیم اضافه نشده و فقط آب مقطربه آن اضافه گردیده است.

A = پتانسیم استخراج شده از خاکی که به آن کلریدپتانسیم اضافه شده است.
برای محاسبه درصد تثبیت پتانسیم نسبت میلی گرم پتانسیم تثبیت شده به میلی گرم پتانسیم اضافه شده به خاک در عدد ۱۰۰ ضرب گردید.

نتایج و بحث

نتایج این آزمایش نشان داد که درصد تثبیت پتانسیم در خاکهای مورد مطالعه از حداقل ۳۱ درصد تا حداً کثر ۷۷ درصد متغیر بوده و میانگین آن ۵۶ درصد است. نتایج تحقیقات دیگران نشان داده است که میانگین درصد تثبیت پتانسیم در خاکهای مناطق معتدل بیشتر از مناطق حاره‌ای است (۱). در هندوستان میانگین درصد تثبیت پتانسیم در خاکهای لاتریتی ۲۰ درصد و در خاکهای آبرفتی باکانی غالب ایلیست تا ۹۰ درصد گزارش شده است (۶). مقدار تثبیت پتانسیم با افزایش مقدار پتانسیم اضافه شده به خاک بصورت خطی و در هر ۲۳ خاک افزایش یافته و ضرایب تبیین بدست آمده برای آن بسیار بالا (۰/۹۹) بوده است یعنی افزایش مقدار تثبیت پتانسیم تقریباً بطور کامل تحت تاثیر مقدار پتانسیم اضافه شده به خاک بوده است. اما مطالعه ضرایب همبستگی درصد تثبیت پتانسیم با مقدار پتانسیم اضافه شده به خاک نشان داد که در ۱۵ خاک از ۲۳ خاک مورد بررسی با افزایش مقدار پتانسیم به خاک، درصد تثبیت پتانسیم بطور معنی‌داری کاهش یافته است. به عبارت دیگر یک همبستگی منفی بین درصد تثبیت و مقدار پتانسیم اضافه شده به خاک در اکثر خاکها مشاهده گردید (با ضرایب همبستگی بین ۰/۹۹ تا ۰/۷۶). نتایج این مطالعه همچنین نشان داد که رابطه معنی‌داری بین درصد تثبیت پتانسیم و میزان کربن آلی خاک و پتانسیم عصاره‌گیری شده با استرات آمونیوم یک مولار وجود ندارد. اما رابطه معنی‌داری بین درصد تثبیت پتانسیم با گنجایش تبادل کاتیونی خاک و همچنین با درصد رس خاک مشاهده گردید.

بطور کلی از این تحقیق می‌توان نتیجه‌گیری نمود که در خاکهای شالیزاری برای استفاده از پارامتر درصد تثبیت پتانسیم در پیش‌بینی مقدار جذب پتانسیم بوسیله گیاه برنج باید برای تعیین کمیت این پارامتر، غلظت پتانسیم اضافه شده به خاک مساوی و یا نزدیک به مقدار کود پتانسیم مصرفی در اراضی مذکور باشد.

منابع مورد استفاده

- 1-Malavolta, A. E. 1985. Potassium status of tropical and subtropical region soils. P. 163-200 In:Munson R.D.(ed.) Potassium in agriculture. SSSA. Madison, WI.
- 2-Mengel, K., and E.A. Kirkby. 1980. Potassium in crop production. Adv. Agron. 33: 59-110.
- 3-Mustscher,H.1995. Measurement and assessment of soil potassium. Int. Potash Inst. Res. Topic 4.
- 4-Goulding, K.W.T. 1983. Thermodynamics and potassium exchange in soils and clay minerals. Adv. Agron. 36: 215-261.
- 5-Rajani, H.G. 1996. Recovery of potassium added to soil acidoids of Black, Red, Laterite and alluvial soils of western India. Indian J. Agric. Sci. 36: 40-46.
- 6-Olk, D.C. , K.G. Cassman, and R.M. Carlson. 1995. Kinetics of potassium fixation in vermiculitic soils under different moisture regimed. Soil Sci. Soc. Am. J. 59:423-429.
- 7-Rajani, H.G. 1996. Recovery of potassium added to soil acidoids of Black, Red, Laterite and Alluvial soils of western India. Indian J. Agric. Sci. 36: 40-46.
- 8-Simonis, A., H. Setatou, and C. Tsadilas. 1998. Potassium fixation in soils and recovery of fertilizer potassium by Plants. Proc. 18th world Soil Sci. Cong. Paris, France.
- 9- Talibaudeen, O. 1981. Cation exchange in soils. P. 115- 117 In : Greenland, D.J., and M.H.B. Hayes (eds.) The chemistry of soil processes. Jhon Willey & sons. London.