

نسبت گمیت - شدت پتانسیم و همبستگی پارامترهای آن با شاخصهای گیاه گندم و برخی از خصوصیات خاکهای همدان

محبوبه ضرابی و محسن جلالی

اعضای گروه خاکشناسی دانشکده کشاورزی دانشگاه بوعلی سینا همدان

مقدمه

پتانسیم یکی از سه عنصر غذایی پرصرف گیاهی می‌باشد. عموماً ذخیره کل پتانسیم در خاک زیاد بوده و توزع اشکال مختلف پتانسیم در خاکها متفاوت است. پتانسیم در خاک به اشکال ساختاری، تثیت شده، تبادلی و محلول یافت می‌شود و بین این اشکال رابطه تعادلی وجود دارد. با کاهش غلظت پتانسیم محلول، در اثر مصرف گیاهی یا آبشویی، پتانسیم تبادلی وارد فاز محلول شده و کاهش غلظت را جبران می‌کند. سه عامل خاکی به عنوان عوامل اصلی کنترل کننده سرعت فراهم شدن پتانسیم، برای جذب به وسیله ریشه گیاه معرفی شده است. این سه عامل، که به طور موقیتی آمیزی برای ارزیابی وضعیت جذب پتانسیم به وسیله گیاه مورد استفاده قرار گرفته است عبارتند از ۱- شدت پتانسیم در محلول خاک، ۲- قدرت بافری پتانسیم و ۳- ضریب انتشار مؤثر پتانسیم در خاک (۲). از جمله روش‌های ارزیابی وضعیت پتانسیم در خاکها، استفاده از روش کمیت به شدت پتانسیم می‌باشد. مفهوم کمیت به شدت رابطه بین مقادیر یونهای تبادلی و غلظت تعادلی آنها در محلول را شرح می‌دهد (۱). این روش بیش از سایر روش‌ها در شناخت وضعیت دینامیکی پتانسیم خاک مورد تأیید پژوهشگران قرار گرفته است ولی به علت وقت گیر بودن و هزینه آن در دیف تجزیه‌های معمولی آزمایشگاه قرار نگرفته است. لذا پژوهشگران برای رفع این مشکل در صدد پیدا نمودن رابطه‌ای بین پارامترهای منحنی کمیت به شدت با بعضی از خصوصیات خاک بوده تا این طریق بتوانند به سهولت وضعیت دینامیکی پتانسیم خاک را مورد ارزیابی قرار دهند. مطالعه فوق برای رسیدن به این اهداف انجام شده است: به دست آوردن همبستگی پارامترهای نسبت کمیت به شدت پتانسیم با شاخصهای گیاهی گندم و برخی از خصوصیات خاکها.

مواد و روش‌ها

نه نمونه خاک سطحی (۰-۳۰ سانتیمتر) از خاکهای استان همدان که دارای خصوصیات متنوعی از نظر بافت و ظرفیت تبادل کاتیونی بودند انتخاب شدند. برای رسم منحنی‌های گمیت به شدت، مقدار ۲/۵ گرم خاک را به داخل ظروف پلی اتیلنی اضافه نموده و به آن ۲۵ میلی لیتر محلول ۱۰ میلی مول کلرید کلسیم که حاوی ۰،۰۵٪ ۲،۰٪ ۱٪ و ۵٪ میلی مول کلرید پتانسیم بود اضافه شد. محتویات ظروف پلی اتیلنی را به مدت دو ساعت تکان داده و سپس غلظت پتانسیم و کلسیم و منیزیم در محلول صاف شده اندازه‌گیری شد. مجموع غلظت کلسیم و منیزیم با روش تیتراسیون توسط EDTA و غلظت پتانسیم به کمک دستگاه فلیم فوتومتر اندازه‌گیری شد. تغییر در میزان پتانسیم تبادلی (میزان پتانسیم جذب شده یا آزاد شده) (ΔK) از تفاوت غلظت پتانسیم در محلول اولیه و محلول تعادلی به دست آمد. تمام غلظت‌ها بر حسب (mol L^{-1}) در محلول در حال تعادل محاسبه گردید (۱) با رسم $(Q)\Delta K$ در مقابل نسبت غلظت پتانسیم (CR^K) یا همان شدت پتانسیم (I) منحنی Q/I ترسیم و مقدار نسبت غلظت پتانسیم در حالت تعادل (CR) با قرار دادن $\Delta K=0$ از محل تلاقی منحنی معادله درجه دوم با محور X و پتانسیم به سختی قابل تبادل (K) از محل تلاقی منحنی معادله مرتبه دوم با محور u و کسر آن از میزان پتانسیم به آسانی قابل تبادل به دست آمد (۵). میزان پتانسیم به راحتی قابل تبادل (ΔK^*) از امتداد معادله مرتبه اول و تلاقی آن با محور u و مقدار ظرفیت بافری بالقوه پتانسیم (PBC^K) از طریق تعیین شیب معادله مرتبه اول به دست آمد. برای تعیین شاخصهای گیاهی بنور ورثایزه شده گندم به تعداد ۱۲ عدد در داخل گلدانهای پلاستیکی حاوی یک کیلوگرم خاک از الک ۸ میلیمتری عبور داده شده در عمق ۳۰ سانتیمتری در سه تکرار کشته داده شدند (۶). پس از گذشت ۱۲ هفته گیاهان از سطح یک سانتیمتری بالای طوقه بریده شدند و میزان پتانسیم در بافت خشک گیاهی به روش راول (۳) به کمک اسید کلریدریک یک نرمال

ظرفیت بافری بالقوه پتانسیم خاک ($I=0.72$) همبستگی مشاهده گردید. با توجه به طولانی بودن روش کمیت به شدت برای تخمین پارامترهای کمیت به شدت می‌توان از روابط بالا استفاده نمود.

منابع مورد استفاده

- Evangelou, V.P., A.D. Karathanasis, and R.L. Blevins. 1986. Effect of soil organic matter accumulation on potassium and ammonium quantity-intensity relationships. *Soil Sci. Soc. Am. J.* 50:378-382.
- Rich, C.I. and W.R. Black. 1964. Potassium exchange as affected by cation size pH and mineral structure. *Soil Sci.*,47:384-390.
- Rowell, D.L. 1995. Soil science: methods and applications. Longman Group, Harlow. P 345.
- Srinivasa Rao, CH., Anand Swarup, A. Subba Rao and, V. Raja Gopal. 1999. Kinetics of nonexchangeable potassium release from a Tropaeupt as influenced by long-term cropping, fertilization, and manuring. *Aust. J. Soil Res.* 37:317-328.
- Wang, J.J.,Dustin L. Harrell, and Paul F. Bell. 2004. Potassium buffering characteristics of the soils low in exchangeable potassium. *Soil Sci. Soc. Am. J.*, 68:654-661.

عصاره‌گیری شد و غلظت پتانسیم نمونه‌ها به وسیله دستگاه فلیم قفومتر اندازه‌گیری شد. رابطه بین شاخص‌های گیاهی و خصوصیات خاک با پارامترهای کمیت به شدت با استفاده از همبستگی ساده مطالعه شد. لازم به ذکر است گیاهان موجود در سری خاک بهار بعد از مدتی از رویش خشک شده و در تجزیه آماری منظور نگردید.

نتایج و بحث

نسبت غلظت پتانسیم در حال تعادل (CR°) در نمونه‌های مورد مطالعه دارای تغییرات $-0.005 - 0.0005$ با میانگین 0.0028 ± 0.005 (mol $^{-1}$) ل-ظرفیت بافری بالقوه پتانسیم خاک (PBC_K°) دارای تغییراتی بین $162/48 - 20/24$ با میانگین 54 ± 0.5 (mol L^{-1}) $^{0.5}$ (cmol $_e Kg^{-1}$)، دامنه تغییرات پتانسیم به آسانی قابل تعادل (ΔK°) بین $0.12 - 0.143$ با میانگین 0.063 ± 0.009 (cmol $_e Kg^{-1}$) و پتانسیم به سختی قابل تعادل (K_{∞}) بین $0.182 - 0.189$ با میانگین 0.185 ± 0.004 (cmol $_e Kg^{-1}$) متغیر می‌باشد. مطالعه همبستگی بین پارامترهای Q/I و شاخصهای گیاهی و خصوصیات خاک حاکی از همبستگی معنی‌دار بین جذب گیاهی و پتانسیم به آسانی قابل تعادل ($I=0.84$)، جذب گیاهی و نسبت غلظت در حال تعادل پتانسیم ($I=0.77$) و جذب گیاهی با ظرفیت بافری بالقوه پتانسیم خاک ($I=0.65$) بود. همچنین بین پتانسیم محلول و نسبت غلظت در حال تعادل پتانسیم ($I=0.89$) و پتانسیم محلول و