

## بررسی وضعیت فسفر قابل جذب و تأثیر کود فسفری بر قابلیت جذب فسفر در خاکهای همدان

محسن جلالی و زهرا کلاه چی

به ترتیب استاد یار و مهندس خاک شناسی دانشکده کشاورزی دانشگاه بوعلی سینا

### مقدمه

فسفر از حمله عناصر ضروری برای رشد گیاهان بوده و در خاکهایی که کمبود این عنصر وجود دارد اقدام به مصرف کودهای فسفری می‌شود. با وجود آنکه نیاز گیاهان به فسفر در مقایسه با پتاسیم کمتر است ولی مصرف کودهای فسفری بیش از کودهای پتاسیمی است و منجر به تجمع بیش از حد فسفر در خاک‌های زراعی شده است (۱ و ۲). بررسی وضعیت فسفر قابل جذب در خاک به دلیل نقش آن در رشد گیاهان حائز اهمیت می‌باشد. مصرف بی رویه کودها فسفری ممکن است باعث کاهش قابلیت جذب سایر عناصر و آلودگی منابع آبی شود. انتقال فسفر بواسیله فرآیند‌های آبدوی و آشوئی باعث خروج فسفر از خاک خواهد شد. در خاکهایی که حاوی رس زیاد و فسفر کم هستند، حرکت فسفر محدود بوده، در حالی که در خاکهای شنی و سایر خاکهایی که در اثر مصرف دائمی کودهای فسفری دارای سطح فسفر بالایی هستند، امکان آشوئی و انتقال فسفر وجود دارد (۲). هدف از این تحقیق بررسی وضعیت فسفر قابل جذب و تأثیر کود فسفری بر قابلیت جذب فسفر در خاکهای زراعی همدان می‌باشد.

### مواد و روشها

جهت بررسی وضعیت فسفر قابل جذب خاکهای همدان تعداد ۶۶ نمونه مرکب خاک از عمق ۰-۳۰ سانتیمتری از مزارع مختلف منطقه برداشت گردید و خصوصیات فیزیکی و شیمیایی خاکها به روش متداول اندازه‌گیری و فسفر قابل جذب به روش بی کربنات سدیم نیم مولار عصاره گیری گردید. در بخش دیگر از این تحقیق ۵ نمونه از خاکهای فوق الذکر انتخاب و قابلیت جذب و تثبیت کود فسفری در آنها مطالعه شد. مقادیر ۰-۱۲۴۵ میلی گرم فسفر در کیلو گرم خاک به نمونه‌ها افزوده شد و نمونه‌ها به مدت سه هفته در رطوبت ظرفیت مزروعه در دمای ۲۵ درجه سانتیگراد در انکوپاتور نگهداری شدند. مقادیر بالای کود به این منظور بکار برده شده تا حالتی را شبیه سازی نماید که کود به صورت نواری در حجم کمتری از خاک مصرف می‌شود (۳). بعد از پایان مدت انکو باسیون، نمونه‌ها هوا خشک شده و مجدداً از الک دو میلیمتری عبور داده شدند و فسفر قابل جذب به روش بی کربنات سدیم نیم مولار عصاره گیری گردید.

### نتایج و بحث

نتایج نشان می‌دهد که میانگین فسفر قابل جذب برابر با ۳۶ میلی گرم فسفر در کیلو گرم خاک و در دامنه ۰-۲۰ میلی گرم فسفر در کیلو گرم خاک قرار دارد. به علاوه ۷۰ درصد از نمونه‌ها دارای غلظتی بیش از ۴۰ میلی گرم فسفر در کیلو گرم خاک بوده و از این بین ۵۰ درصد دارای غلظتی بیش از ۴۰ میلی گرم فسفر در کیلو گرم خاک هستند. فسفر قابل جذب با افزایش مقدار کود مصرفی در تمام خاکها بطور خطی افزایش یافت. شب خطر معادلات بدست آمده در دامنه ۰-۱۷ تا ۱/۰ قرار داشت و نشان دهنده بخشی از فسفر مصرفی است که توسط بی کربنات سدیم عصاره گیری شده است. بدین صورت ۹۲ تا ۸۳ درصد از کود مصرفی تثبیت شده و یا با قدرت زیاد جذب شده که به آسانی با فسفر محلول به حالت تعادل در نمی‌آید.

### منابع مورد استفاده

۱. کریمیان، ن، ع، ۱۳۷۷. پیامدهای زیاده روی در مصرف کودهای شیمیایی فسفری. مجله خاک و آب، جلد ۱۲ شماره ۴، صفحه ۱۴.

2. He , Z.L., A. K. Alva, Y. C. Li, D. V .Calvert , and D . J. Banks . 1999 . Sorption – desorption and solution concentration of phosphorus in a fertilized sandy soil . *J. Environ . Qual .* 28 : 1804 – 1810.
- 3.Kovar , J. L . and S . A . Barber . 1988. Phosphorus supply characteristics of 33 soils as influenced by seven rates of Phosphorus addition . *Soil Sci . Soc . Am . J.* 52 : 160- 165 .
- 4.Sui , Y . , and M.L . Thompson . 1999 . Fractionation of Phosphorus in a Mollisol amended with biosolids . *Soil Sci . Soc . Am . J.* 63 : 1174 –1180