

اشکال مختلف فسفر معدنی خاک و تغییرات آنها در دو ردیف ارضی در منطقه اصفهان

رمضانعلی دهقان، حسین شریعتمداری و حسین خادمی

به ترتیب: دانشجوی کارشناسی ارشد، استادیار و دانشیار گروه خاکشناسی دانشکده کشاورزی دانشگاه صنعتی اصفهان

مقدمه

شناخت اشکال مختلف فسفر موجود در خاک و تعیین مقدار هر یک از آنها در ارزیابی حاصل خیزی خاک حائز اهمیت است. فسفر در خاک ترکیبات متفاوتی را تشکیل می‌دهد که میزان هر یک از این ترکیبات به خصوصیات فیزیکی و شیمیایی خاک وابسته است. از سال ۱۹۵۷ تا کنون روش‌های گوناگونی جهت استخراج اشکال مختلف فسفر ابداع شده و مورد استفاده قرار گرفته است (۱ و ۲). ولی اکثر این روش‌ها از دقت و حساسیت کافی جهت استخراج انواع فسفر موجود در خاکهای آهکی برخوردار نیستند. این روش‌ها ترکیبات مختلف فسفر با کلسیم را تحت عنوان کلی فسفاتهای کلسیمی (Ca-P) عصاره‌گیری می‌کنند. جیانگ و گو در سال ۱۹۸۹ روشی را پیشنهاد کردند که طبق آن فسفاتهای کلسیمی به سه جزء دی کلسیم فسفات (Ca₂-P)، اکتا کلسیم فسفات (Ca₈-P) و آپاتایت (Ca₁₀-P) تقسیم می‌شوند (۴). آنها این روش را جهت استخراج اجزاء مختلف فسفر در خاکهای آهکی مناسب‌تر از روش‌های پیشین اعلام کردند. صمدی و گیلکز نیز با استفاده از این روش در خاکهای غرب استرالیا مناسب بودن آن را برای خاکهای آهکی مورد تایید قرار داده اند (۷). طی دهه‌های گذشته مطالعات فراوانی روی تعیین اشکال مختلف فسفر موجود در خاکهای مناطق مختلف جهان انجام شده است (۱ و ۲). ولی متاسفانه در کشور ما تاکنون تحقیقات چندانی در این زمینه صورت نگرفته است. اهداف این تحقیق عبارت بودند از: ۱) تعیین اجزای مختلف فسفر معدنی خاک و ۲) بررسی تغییرات بخش‌های مختلف فسفر معدنی و فسفر کل خاکها.

مواد و روشها

نمونه برداری: در این مطالعه خاکهای آهکی موجود بر روی دو ردیف ارضی^۱ که حتی الامکان دارای مواد مادری یکسان باشند در منطقه اصفهان انتخاب شدند سپس از روی هر ردیف ارضی، پنج نمونه خاک به صورت زیر برداشته شد:

(الف) یک نمونه خاک (عمق ۰-۳۰ سانتی متر) از ناحیه بالایی ردیف ارضی که در آن خاک از عمق کمی برخوردار بود و روی مواد مادری قرار داشت. (ب) دو نمونه خاک (اعماق ۰-۳۰ و ۳۰-۶۰ سانتی متر) از ناحیه میانی ردیف ارضی که خاکی با پوشش طبیعی منطقه دیده می‌شد و در آن کشت و زرع صورت نگرفته بود. (ج) دو نمونه خاک (اعماق ۰-۳۰ و ۳۰-۶۰ سانتی‌متر) از پایین ردیف ارضی که به زمینهای کشاورزی اختصاص داده شده بود. نمونه‌ها پس از انتقال به آزمایشگاه در مجاورت هوا خشک شده و جهت انجام مراحل آزمایشگاهی از الک دو میلی متری عبور داده شدند.

ویرگیهای فیزیکی و شیمیایی: بعضی از خصوصیات فیزیکی و شیمیایی خاکها نظیر بافت خاک به روش پی پت، ظرفیت تبادل کاتیونی به روش استاندارد سدیم در پ - هاش هفت، پ - هاش گل اشباع به روش الکترود شیشه‌ای و کربنات کلسیم معادل به روش تیتراسیون برگشتی با اسید اندازه گیری گردید.

تعیین اشکال مختلف فسفر معدنی (Fractionation): برای تعیین اشکال شیمیایی فسفر معدنی از روش جیانگ و گو استفاده شد (۴). در این روش عصاره گیری متوالی به ترتیب با: ۱) ۰/۲۵ مولار NaHCO₃ در پ - هاش ۰/۵ برای استخراج دی کلسیم فسفات (Ca₂-P)، ۲) ۰/۱۵ مولار NH₄Ac برای استخراج اکتا کلسیم فسفات (Ca₈-P) (۴)، ۳) ۰/۱۵ مولار NH₄F برای استخراج فسفاتهای آلومینیوم (Al-P) (۴)، ۴) ۰/۱۱ مولار Na₂CO₃ NaOH برای عصاره گیری فسفاتهای آهن (Fe-P) (۵)، ۵) سیترات - دیتیونیات - بی کربنات (CDB) برای استخراج فسفر محبوس شده در اکسیدهای آهن (O-P) و ۶) ۰/۱۵ مولار H₂SO₄ برای استخراج فسفر به شکل آپاتایت (Ca₁₀-P) انجام گرفت.

میزان فسفر کل خاکها نیز توسط روش هضم با $HClO_4$ تعیین شد^(۶). فسفر محلول در عصاره ها به وسیله روش مورفی و ریلی اندازه گیری شد^(۵).

نتایج و بحث

نتایج اندازه گیری برخی خصوصیات فیزیکی و شیمیایی خاکها در جدول (۱) ارائه شده است. مطابق داده های موجود در جدول (۱)، واکنش خاکهای مورد مطالعه در محدوده قلیایی متوسط (بین ۷/۶ تا ۸/۰ با میانگین ۷/۸) قرار دارد. درصد رس خاکها بین ۱۰ تا ۲۷ با میانگین ۱۷/۴ درصد می باشد. میزان ظرفیت تبادلی خاکها بین ۴ تا ۲۴ سانتی مول در کیلوگرم با میانگین ۱۱ سانتی مول در کیلوگرم متغیر است. مقادیر قابل توجه کربنات کلسیم در خاکهای مورد مطالعه (حداقل ۲۶ و حداکثر ۳۹ درصد با میانگین ۳۴/۷ درصد) نشان دهنده اهمیت یون کلسیم تاثیر آن بر روی شیمی فسفر در این خاکهاست. مقادیر اجزای مختلف فسفر معدنی خاکها و میزان فسفر کل هر یک از آنها در جدول (۲) آمده است. فسفر کل نمونه های مورد مطالعه بین ۱۰/۸۵ تا ۴/۷۷ میلی گرم در کیلوگرم خاک با میانگین ۸/۴۴ میلی گرم در کیلوگرم خاک می باشد. حداکثر میزان فسفر کل در اراضی کشاورزی مشاهده می گردد که از مصرف کودهای فسفره در این خاکها ناشی می شود.

جدول ۱- برخی خصوصیات فیزیکی و شیمیایی خاکها

| Soil | PH (گل اشباع) | Clay (%) | *CCE (%) | CEC (Cmol/Kg) |
|-------------------|------------------|-------------|-------------|------------------|
| **Ap ₁ | ۷/۶ | ۱۳ | ۳۵ | ۶ |
| Av ₁ | ۷/۸ | ۱۷ | ۳۵ | ۸ |
| Av ₂ | ۷/۸ | ۱۰ | ۳۷ | ۷ |
| Af ₁ | ۷/۹ | ۲۷ | ۲۵ | ۲۴ |
| Af ₂ | ۷/۹ | ۲۵ | ۳۸ | ۱۹ |
| Bp ₁ | ۷/۶ | ۱۳ | ۲۶ | ۷ |
| Bv ₁ | ۷/۸ | ۱۶ | ۳۱ | ۸ |
| Bv ₂ | ۷/۸ | ۱۰ | ۳۴ | ۴ |
| Bf ₁ | ۸/۰ | ۲۳ | ۲۷ | ۱۵ |
| Bf ₂ | ۸/۰ | ۲۲ | ۳۹ | ۱۲ |
| Average | ۷/۸ | ۱۷/۴ | ۳۴/۷ | ۱۱ |

*- کربنات کلسیم معادل

**- حروف و اسامی انتخاب شده در اسامی خاکها نشان دهنده:

A- ردیف ارضی اول(منطقه شهرک صنعتی) ،

B- ردیف ارضی دوم(منطقه سه راه زیار) ،

p- خاک کم عمق روی مواد مادری ،

v- خاک غیر زراعی ،

f- خاک زراعی ، ۱- عمق ۰ تا ۳۰ سانتی متر ، ۲- عمق ۳۰ تا ۶۰ سانتی متر

جدول ۲- مقادیر فسفر کل، فسفر معدنی (In-P) و اجزاء مختلف آن در خاکها (mg/kg)

| Soil | Ca ₂ -P | Ca ₈ -P | Al-P | Fe-P | O-P | Ca ₁₀ -P | In-P | Total-P |
|-----------------|--------------------|--------------------|------|------|------|---------------------|-------|---------|
| Ap ₁ | ۹ | ۱۷۵ | ۱۴۰ | ۶۷ | ۴۵ | ۲۱۳ | ۵۸۹ | ۷۷۰ |
| Av ₁ | ۱۳ | ۱۶۶ | ۵۳ | ۲۶ | ۹۵ | ۱۲۲ | ۴۰۵ | ۴۷۷ |
| Av ₂ | ۴ | ۸۳ | ۵۳ | ۴۵ | ۲۲ | ۱۰۶ | ۳۲۳ | ۵۹۲ |
| Af ₁ | ۱۸ | ۱۰۱ | ۹۴ | ۸۹ | ۵۲ | ۲۴۶ | ۶۰۰ | ۷۸۵ |
| Af ₂ | ۱۱ | ۶۴ | ۷۶ | ۸۹ | ۵۲ | ۳۱۲ | ۶۰۴ | ۸۱۳ |
| Bp ₁ | ۲۰ | ۱۶۶ | ۶۷ | ۵۸ | ۴۵ | ۲۷۹ | ۶۳۵ | ۹۹۲ |
| Bv ₁ | ۱۸ | ۱۵۷ | ۱۱۲ | ۶۳ | ۱۱۱ | ۲۷۱ | ۷۳۲ | ۹۹۹ |
| Bv ₂ | ۹ | ۱۴۸ | ۱۳۵ | ۶۷ | ۲۶ | ۲۹۵ | ۷۳۰ | ۱۰۴۲ |
| Bf ₁ | ۵۳ | ۱۲۹ | ۱۰۳ | ۱۲۳ | ۱۶۴ | ۲۹۵ | ۸۶۷ | ۱۰۸۵ |
| Bf ₂ | ۱۶ | ۱۰۱ | ۱۱۷ | ۷۶ | ۱۱۱ | ۲۸۷ | ۷۰۸ | ۸۸۵ |
| Average | ۱۷/۱ | ۱۲۳ | ۸۹ | ۷۱/۳ | ۷۵/۳ | ۱۶/۰۵ | ۶۲۴/۳ | ۸۴۴ |

میزان فسفر معدنی خاکها (مجموع شش جزء اندازه‌گیری شده) بین ۳۲۳ تا ۸۶۷ میلی گرم در کیلوگرم خاک با متوسط ۶۲۴ میلی گرم در کیلوگرم بود. فسفر معدنی خاکهای کشاورزی نیز در اثر مصرف کودهای فسفاتی به طور قابل ملاحظه‌ای بیش از خاکهای غیر زراعی می‌باشد. این افزایش محسوس در اجزاء مختلف خاکهای کشاورزی نیز دیده می‌شود. فسفر معدنی به طور متوسط ۷۴ درصد فسفر کل خاکها را تشکیل می‌دهد.

از میان اجزای مختلف فسفر معدنی آپاتایت (Ca₁₀-P) با متوسط ۳۸/۴ درصد بیشترین بخش فسفر معدنی را تشکیل می‌داد و بعد از آن به ترتیب: اکتا کلسیم فسفات (Ca₈-P) با ۲۱/۵ درصد، فسفاتهای آلومینیوم (Al-P) با ۱۴/۹ درصد، فسفاتهای محبوب در اکسیدهای آهن (O-P) با ۱۱/۷ درصد، فسفاتهای آهن (Fe-P) با ۱۱/۶ درصد و دی کلسیم فسفات (Ca₂-P) با ۱/۹ درصد قرار داشتند. این مقادیر نشان می‌دهد که قسمت اعظم فسفری که به خاکها اضافه می‌شود به صورت اشکال نامحلول در خاک رسوب می‌کند و فقط بخش ناچیزی از آن برای گیاه قابل استفاده باقی می‌ماند. به علت آنکه بودن خاکهای مورد مطالعه یون کلسیم اصلی ترین عامل محدود کننده حلالیت فسفر محسوب شده و بخش عمده‌ای از فسفر خاک به صورت فسفاتهای کلسیمی در خاک ثبت شده است.

نتیجه گیری

روش جیانگ و گو برای جداسازی اشکال مختلف فسفر معدنی در خاکهای آهکی منطقه اصفهان به کار گرفته شد. کوددهی در اراضی کشاورزی میزان فسفر کل و اجزای فسفر معدنی این خاکها را افزایش داده است. عمدۀ ترین بخش فسفر در خاکهای آهکی منطقه اصفهان را آپاتایت تشکیل می‌دهد که نشان می‌دهد میزان بالای آهک در این خاکها اصلی ترین عامل محدود کننده حلالیت فسفر در خاک می‌باشد.

منابع مورد استفاده

- Chang, S. C., and Jackson, M.L . 1957 . Fractionation of soil phosphorus . Soil Science. 84:133-144.
- Hedley, M.J., Stewart, J.W.B. and Chauhan, B.S. 1982 . Changes in inorganic and organic soil phosphorus fractions induced by cultivation practice and by laboratory incubations. Soil Sci. Soc. Am. J. 46:970-976.

- 3- Hooda, P. S. 2001 . Manuring and fertilization effects on phosphorus accumulation in soils and potential environmental implications. *Advances. Envir. Res.*5:13-21.
- 4- Jiang, B. and Gu, Y. 1989 . A suggested fractionation scheme for inorganic phosphorus in calcareous soils. *Fertilizer.Res.*20:159-165.
- 5- Murphy,J., and Riley, J.P. 1962 . A modified singel solution method for the determination of phosphate in natural waters. *Anal.Chim.Acta.*27:31- 36.
- 6- Page,A.L., Miller, R.H. and Keeney, D.R.1982 .Method of soil analysis, part II .Chemical and microbiological properties.American Society of Agronomy. Inc.Soil Sci.Soc. Am., Inc.Madison, Wisconsin, USA.
- 7- Samadi, A., and Gilkes, R.J. 1998 . Forms of phosphorus in virgin and fertilized calcareous soils of western Australia. *Aust.J.Soil.Res.*36:585-601.
- 8- Sharpley, A.N. and Smith, S.J. 1985 .Distribution of phosphorus forms in virgin and cultivated soils and potential erosion losses. *Soil.Sci.Soc.Am.J.*49:581-585.
- 9- William, J.D.H., Syers, J.K., Harris, R.F. and Armstrong, D.F. 1971 . Fractionation of inorganic phosphate in calcareous lake sediment. *Soil.Sci.Soc.Am.Proc.*35:250-255.