

مشخصات جذب سطحی فسفر و رابطه آنها با ویژگیهای خاک در برخی از خاکهای آهکی استان آذربایجان غربی

عباس صمدی

استادیار خاکشناسی دانشکده کشاورزی ارومیه

مقدمه

جذب سطحی فسفر (P) در خاکها فرایندی کلیدی است که قابلیت استفاده P در گیاهان را کنترل می‌کند. مطالعات متعددی نشان می‌دهد که کانیهای رس آلومینو-سیلیکات نقش مهمی در جذب فسفر توسط خاکها دارد. مکانیزیمیهای ارائه شده در جذب و نگهداری فسفر در خاک توسط کانیهای رس بلوری، نصور می‌رود از نوع واکنش تبادل لیگاندی با گروه‌های $\text{OH}(\text{H})$ که در همارایی با یون Al در لبه بلورها قرار دارند، باشد (۱۲). بنابراین ظرفیت جذب فسفر از Al بین سایر عوامل به نسبت مساحت سطح اشغال شده توسط رویه‌های لبه‌ای و تعداد گروه‌های عامل واکنش پذیر $\text{Al}-\text{OH}(\text{H})$ بر واحد سطح رویه‌لبه‌ای بستگی دارد. در غلظتهای بسیار کم (کمتر از ۳ بی‌پی ام) ، جذب فسفر در رویه‌لبه ای کاتولینایت از طریق جانشینی گروه‌های هیدروکسل سطحی با فسفات صورت می‌گیرد. بسیاری از مطالعات نشان می‌دهد که روابط نزدیکی بین میزان رس و جذب فسفر در خاکهای آهکی مناطق مدیترانه‌ای وجود دارد (۱۰، ۹). در حالی که مطالعات متعددی بر روی آزمونهای فسفر خاک در برخی خاکهای آهکی از مناطق مختلف ایران صورت گرفته است (۳)، اطلاعات بسیار اندکی در مورد مشخصات جذب سطحی فسفر خاکهای ایران برویه استان آذربایجان غربی وجود دارد. اهداف این مطالعه عبارتند از: ۱) تعیین مشخصات جذب سطحی فسفر ۲) ارزیابی اهمیت نسبی اجزای تشکیل دهنده خاک در جذب فسفر در برخی از خاکهای آهکی جنوب ارومیه.

مواد و روشها

۳۶ نمونه خاک سطح ارض (۳۰-۵۰ سانتیمتر) و تحت ارض (۳۰-۵۰ سانتیمتر) متعلق به ۱۵ سری خاک از مناطق کشاورزی جنوب ارومیه، استان آذربایجان غربی نمونه برداری گردید. برخی ویژگیهای فیزیکوشیمیایی خاکها در جدول ۱ ارائه شده است. جداسازی ذرات رس خاکها و آماده کردن آنها جهت شناسایی کانیهای رس توسط پراش پرتو ایکس (XRD) به روش کبتربیک و هوپ (۸) انجام گرفت. همدمهای جذب سطحی فسفر توسط فوکس و کمپرا (۷) تعیین گردید. داده‌های مربوط به جذب به معادلات لانگمیر و فرونالیچ برآش داده شدند. مقادیر حداکثر جذب سطحی فسفر (X_m) لانگمیر، ثابت مربوط به شاخص تعداد سایتهای جذبی فسفر (a_F) فرونالیچ و سایر شاخصهای جذب سطحی فسفر (ظرفیت بافری فسفر، PBC و فسفر جذب شده در $0.4/0.4$ میلی گرم بر لیتر، $\text{P}_{0.4}$) به ویژگیهای خاک ارتباط داده شدند. PBC از مشتق X نسبت به ۵ در معادله لانگمیر بدست آمد. برخی از ویژگیهای خاکها که بهتر جذب سطحی فسفر را توصیف می‌کردند با استفاده از تجزیه برگرسیونی چندگانه گام به گام انتخاب شدند (۴).

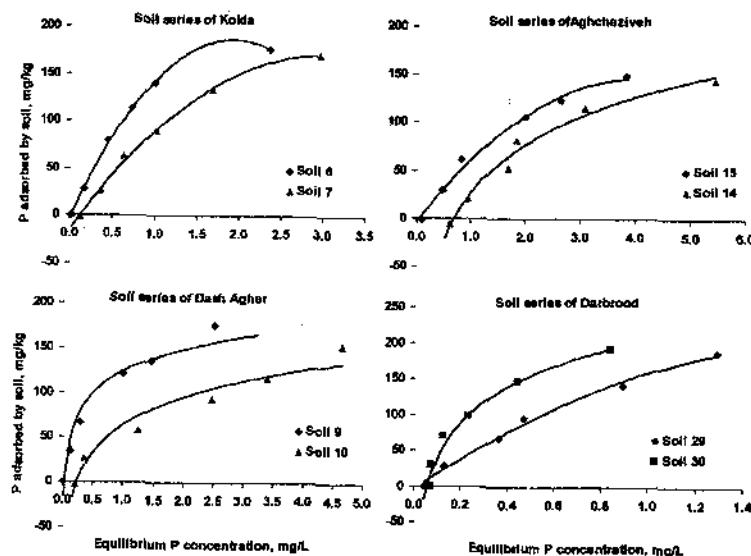
نتایج و بحث

طبقه‌بندی، یافت و برخی دیگر از ویژگیهای خاکها در جدول ۱ نشان داده شدند. CaCO_3 فعال با متوسط $8.8/6$ ٪ از ۱/۷ تا ۲۰٪ متغیر بود و با CaCO_3 کل خاکها همبستگی معنی داری ($P<0.01$) نشان داد. این ویژگی کربنات کلسیم طبیعی خاکها یکی از ویژگیهای مهم در تعیین جذب و نگهداری فسفر در خاکهای آهکی محسوب می‌شود. مقدار رس با میانگین ۳۷٪ از ۱۵ تا ۵۹٪ متغیر بود. مقدار اولسن- P (فسفر قبل عصاره گیری با $1/5$ مولار بیکربنات سدیم) با میانگین

۱۱ میلی گرم بر کیلوگرم از ۴/۲ تا ۳۸ میلی گرم بر کیلوگرم متغیر بود. دیفراتوگرام پرتو ایکس بخش رس خاکها نشان داد که ایلیت، پالیگورسکیت، کلریت و کانولینت کانیهای رس تشکیل دهنده خاکهای مورد مطالعه می باشند.

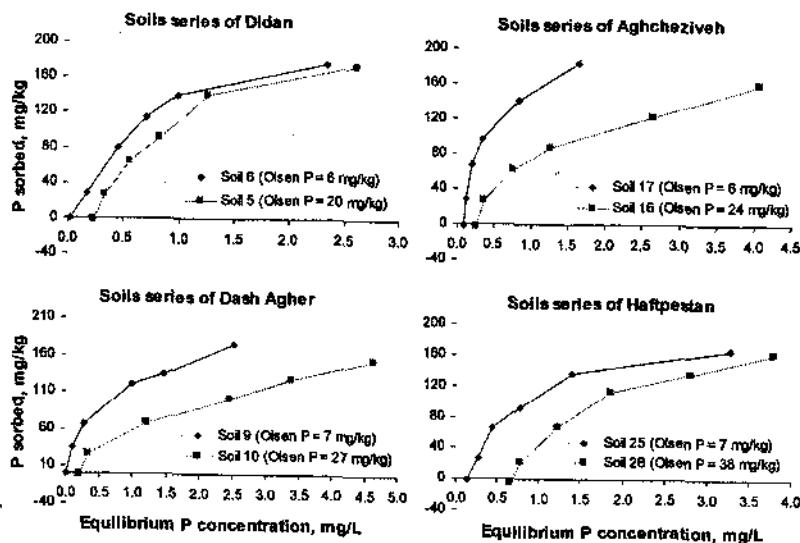
| سری خاکها | طبقه بندی خاکها | کربنات کلسیم فعال آلی | کربنات کلسیم معادل | رس خاک | هدایت الکتریکی | گنجایش تبادل کاتیونی | کلسیم تبادلی | اوسن- P | |
|---|---|--|---|---|--|---|--|--|---|
| (%) | pH | طبقه بندی خاکها | سری خاکها | | | | | | |
| Typic Calcixerpts Fluventic Haploxerepts Typic Calcixerpts Typic Calcixerpts Typic Calcixerpts Fluventic Haploxerepts Fluventic Haploxerepts Typic Endoaquepts Typic Endoaquepts Fluaquentic Endoaquepts Vertic Endoaquepts Typic Halaquepts Typic Halaquepts | 7/7 7/6 7/8 7/8 7/8 7/5 7/7 7/5 8/1 8/4 9/5 8/0 7/8 9/2 8/6 | Rškan Didean Kokiba Dasht Agh Balaj Baranduz Agche Ziove Hest Pستان Zobertash Sarajogh Drab Rood Gouy Tpe Arbelo Jalal Kndi Yord Shahi | رسی = CL = Lومی رسی = SCL = Lومی رسی سیلیتی = C = U.S.D.A. (۱۹۹۸) بر اساس طبقه بندی خاک | 0.169 0.169 0.138 0.138 0.138 0.192 0.100 0.128 0.158 0.158 0.169 0.185 0.108 0.121 0.169 | 0.19 0.26 0.10 0.08 0.05 0.22 0.12 0.07 0.12 0.23 0.10 0.14 0.05 0.22 0.08 0.05 | 49 28 10 8 5 24 12 7 20 23 12 26 14 22 8 5 | 0.139 0.135 0.152 0.166 0.156 0.181 0.153 0.154 0.161 0.124 0.1518 0.166 0.120 0.15 0.1518 0.166 0.120 0.143 0.167 | C SCL CL CL C L L CL CL L CL C L CL CL CL CL | ۱۰ ۵ ۲۰ ۷ ۵ ۲۳ ۱۸ ۱۰ ۹ ۵ ۱۸ ۹ ۱۳ ۱۲ ۹ |

همدهای جذب سطحی فسفر که ارتباط بین فسفر محلول و فسفر جذب سطحی شده توسط خاک را بیان می کند، برای برخی از خاکهای مورد مطالعه در شکل ۱ نشان داده شده است. عوامل اصلی موثر و ممکن بر جذب و نگهداری فسفر در این خاکها می تواند به برخی ویژگیهای فیزیکوشیمیابی خاکها از قبیل میزان رس و نوع رس، کربنات کلسیم کل و فعال و سابقه کوددهی نسبت داده شوند. شبیب زیاد منحنی جذب سطحی فسفر به عبارت دیگر تمایل زیاد به جذب سطحی در سری خاکهای رشکان، آغچه زیوه، درب رود و یوردشاھی ممکن است به مقادیر زیاد کربنات معادل، کربنات کلسیم فعال و رس ارتباط داده شود (جدول ۱). داده های مربوط به جذب سطحی فسفر خاکهای مورد مطالعه به معادلات لانگمیر و فروندلیج برآش داده شده و همخوانی خوبی با این معادلات نشان دادند و ضرایب تبیین (R^2) معنی داری برای هر دو مدل بدست آمد، ولی معادله فروندلیج دارای ضرایب تبیین بالاتری ($R^2 = 0.96$) نسبت به معادله لانگمیر ($R^2 = 0.88$) داشت. نتایج مشابهی بوسیله انگوتی و نگارستان (۱) و فکری و همکاران (۲) گزارش شده است. X_m با میانگین ۱۸۹ میلی گرم بر کیلو گرم از ۱۲۷ تا ۲۳۸ میلی گرم بر کیلو گرم و ضریب a_F فروندلیج با میانگین ۱۱۸ میلی گرم بر کیلو گرم از ۴۳ تا ۲۱۱ میلی گرم بر کیلو گرم متغیر بود. وقتی همه خاکها باهم در نظر گرفته شدند، a_F و PBC همبستگی معنی داری با X_m نشان ندادند. اما ضرایب مربوط به انرژی پیوند معادلات لانگمیر (k) و فروندلیج (n_F) همبستگی معنی داری با X_m نشان ندادند. مقدار فسفر جذب شده در مطالعات جذب، منعکس کننده سایتهاهی جذبی قابل دسترس می باشد در حالی که مقدار فسفر جذب سطحی شده اولیه، منعکس کننده سایتهاهی جذبی است که قبل اشغال شده است. در صورتی که مقدار فسفر جذب سطحی شده اولیه بالا باشد، مقدار فسفر جذب سطحی شده در مطالعات جذب کمتر از ظرفیت کل جذب فسفر خواهد بود.



شکل ۱- همدماهای جذب سطحی فسفر سری خاکهای رشکان، آججه زیوه، درب رود و بوردشاہی

موقعیت همدماهای جذب می تواند با وضعیت فسفر اولیه تغییر کند (شکل ۲)، لکن در غلظت تعادلی یکسان دارای شیب یکسانی خواهد داشت. اما با رو (۵) نشان داد که شیب همدماهای جذب در بعضی موارد حتی با اضافه کردن فسفر می تواند تغییر کند. چون خاکهای با اولسن-P بالا به مرور زمان کودهای فسفاتی زیادی دریافت کردند، انتظار می رفت که مقدار فسفر جذب سطحی شده اولیه در این خاکها بیشتر از خاکهای با اولسن-P پایین باشد.



شکل ۲- اثر سابقه کوددهی در جابجایی منحنی های جذب سطحی P، تغییر در شیب منحنی و غلظت اولیه فسفر، مقادیر اولسن-P (فسفر قابل عصاره گیری با NaHCO_3) خاکها سابقه کوددهی را نشان می دهند.

شاخصهای جذب سطحی فسفر از قبیل $P_{0.4}$, X_m , a_F , PBC همبستگی معنی داری با میزان رس خاکها نشان دادند، بیانگر آن است که میزان رس خاک در جذب فسفر افزوده شده به خاکهای مورد مطالعه تاثیر بسزایی دارد. هر چه میزان رس خاک افزایش یابد، ظرفیت بافری فسفر افزایش و بنابراین توانایی خاک در تامین فسفر محلول که مرتباً توسط گیاه برداشت

می شود نیز افزایش یابد. نقش میزان رس در جذب سطحی فسفر توسط برخی پژوهشگران گزارش شده است (۹، ۱۱). علاوه بر میزان رس، نوع رس نیز در جذب سطحی فسفر بسیار موثر بوده و از اهمیت زیادی برخوردار است (۶). مطالعات همبستگی و رگرسیونی چند گانه گام به گام نشان داد سایر اجزای خاک از جمله کربنات کلسیم کل و فعل در مقایسه با میزان رس اثر چندان زیادی در جذب فسفر نداشتند و میزان رس خاکها نقش مهمی را در این فرایند ایفا می کند.

منابع مورد استفاده

- ۱- آنگوتی، م. و ع. نگارستان. ۱۳۷۳. مطالعه جذب سطحی فسفر در سه سری خاک منطقه شهریار با استفاده از همدماهای جذب، خلاصه مقالات چهارمین کنگره علوم خاک ایران، دانشگاه صنعتی اصفهان.
- ۲- فکری کوهبنانی، م. م. کلباسی و ش. حاج رسولیها. ۱۳۷۳. مقایسه لانگمیر یک سطحی و دو سطحی، فروندلیج و تکمیل به منظور توصیف همدماهای جذب سطحی فسفر در بعضی از خاکهای منطقه اصفهان، خلاصه مقالات چهارمین کنگره علوم خاک ایران، دانشگاه صنعتی اصفهان.
- ۳- قنبری، ع. م. مفتون، ن. ع. کریمیان. ۱۳۷۸. ارزیابی گلخانه ای و آزمایشگاهی چند عصاره گیر جهت تعیین فسفر قابل استفاده ذرت در بعضی از خاکهای آهکی استان فارس، علوم و فنون کشاورزی و منابع طبیعی، جلد سوم، دانشگاه صنعتی اصفهان.
- 4- Abacus Concepts. 1996. StatView reference (Abucus Concepts, Inc.. Berkery, CA).
- 5- Barrow, N. J. (1974). Effect of previous addition of phosphate on phosphate adsorption by soils. *Soil Sci.* 118: 82-89.
- 6- El-Swaify, S. A., Pathak, P., Rego, T. J. and Singh, S. 1985. Soil management for optimized productivity under rainfed conditions in the semi-arid tropics. *Adv. Soil Sci.* 1: 1-64.
- 7- Fox, R. L. and Kamprath, E. J. 1970. Phosphate sorption isotherms for evaluating the phosphate requirements of soils. *Soil Sci. Soc. Am. Proc.* 34: 902-907.
- 8- Kittrick, J. A. and E. W. Hope. 1971. A procedure for particle size separation of soil for x-ray diffraction. *Soil Sci. Soc. Am. J.* 35:621-626.
- 9- Pena, F. and Torrent, J. 1990. Predicting phosphate sorption in soil of Mediterranean regions. *Fertilizer Research.* 23: 173-179.
- 10- Samadi, A. and Gilkes, R.J. 1999. Phosphorus transformations and their relationships with calcareous soil properties of Southern Western Australia. *Soil Sci. Soc. Am. J.* 63: 809-815.
- 11- Samadi, A. 2001. Changes in added available phosphorus with time in contrasting calcareous soils with Mediterranean type of climate. 7th International Meeting on Soils with Mediterranean Type of Climate. Bari, Italy. Pp.: 231-234.
- 12- White, R. E. 1981. Retention and release of phosphate by soil and soil constituents. *Soil and Agriculture.* P. B. Tinker. Oxford, Blackwell Scientific Publications. 2: 71-114.