

## بررسی روابط مقدار به شدت پتاسیم (Q/I) در خاکهای زراعی

استان گیلان

اکبر فرقانی<sup>۱</sup>, سروش سالک گیلانی<sup>۱</sup>

یکی از تکنیکهای ارزیابی پتاسیم خاک ارزیابی بر اساس روابط Q/I می‌باشد. در این روش فاکتور شدت و فاکتور کمیت بطور همزمان ارزیابی شده و علاوه بر تعیین مقدار فرم قابل دسترس پتاسیم، توان بالقوه خاک در تامین پتاسیم نیز توسط پارامتر ظرفیت بالقوه پتاسیم (PBCK) مشخص می‌شود. بنمنظور بررسی روابط Q/I در خاکهای زراعی استان گیلان ۵ نمونه خاک زراعی انتخاب و ابتدا خصوصیات فیزیکوشیمیایی این خاکها طبق روشهای استاندارد اندازه‌گیری شد. خاکهای مورد آزمایش دارای pH ۵.۱ تا ۷.۱ و دامنه CEC خاکها از ۱۸/۲ تا ۳۴/۷ سانتی مول بر کیلوگرم بود. سپس به مقدار مشخصی از خاکها، علظتها مختلف پتاسیم اضافه گردید. بعد از تعادل، غلظت تعادلی پتاسیم در محلول استخراج شده تعیین و تفاصل پتاسیم اولیه و پتاسیم تعادلی در غلظتها مختلف بدست آمد (K<sub>0</sub>) از طرفی با بدست اوردن غلظتها تعادلی کلسیم و منیزیم در محلول استخراج شده نسبت فعالیت پتاسیم و سایر پارامترهای مورد نظر را محاسبه کرده نمودار Q/I برای هر کدام از خاکها رسم گردید.

نتایج بدست آمده نشان می‌دهد که همبستگی معنی داری بین  $\Delta K_0$  و پتاسیم قابل استخراج توسط استات آمونیوم ( $R^2 = 0.7$ ) و همچنین بین  $\Delta K_0$  و CEC ( $R = 0.88$ ) وجود دارد. همبستگی قوی بین KL و پتاسیم قابل استخراج توسط استات آمونیوم ( $R^2 = 0.87$ ) بیانگر این واقعیت است که استفاده از استات آمونیوم روش مناسبی برای برآورد پتاسیم قابل دسترس این خاکها می‌باشد. همچنین بین مقادیر KL و  $\Delta K_0$  همبستگی معنی داراً ماری در سطح یک درصد ( $R^2 = 0.94$ ) و بین KL و Kx ( $R^2 = 0.31$ ) در سطح پنج درصد وجود دارد. در خاکهای مورد مطالعه بین PBCK و درصد مواد آلی، پتاسیم قابل استخراج با استات آمونیوم و پتاسیم قابل استخراج با اسید نیتریک همبستگی معنی داری در سطح پنج درصد وجود نداشت. در نهایت اینکه  $\Delta K_0$  در مقایسه با روش استات آمونیوم تخمین بهتری از وضعیت پتاسیم بسهولت قابل استفاده یا قابل تبادل در خاک بدست می‌دهد.

<sup>۱</sup> به ترتیب عضو هیأت علمی دانشکده کشاورزی و دانشجوی دانشگاه گیلان