

پیشگویی آبشویی پتاسیم با استفاده از یک مدل ساده ریاضی

زهرا کلاه چی و محسن جلالی

به ترتیب دانشجوی کارشناسی ارشد و دانشیار گروه خاکشناسی، دانشگاه بوعلی سینا، همدان

مقدمه

مواد و روش‌ها

بررسی آبشویی و جذب پتاسیم بر روی یک خاک زراعی سری ازندربان واقع در استان همدان صورت گرفت. نمونه خاک سطحی (۰-۳۰ سانتی متر) بعد از هوا-خشک شدن از الک دو میلی متری عبور داده شد و برای انجام آزمایشات آبشویی و جذب پتاسیم در آزمایشگاه نگهداری شد. آبشویی پتاسیم در ستونهایی از خاک بهم خورده و در حالت اشباع صورت گرفت. قبل از شروع آزمایشات آبشویی، خاک از کلسیم اشباع گردید. محلول آبشویی کلرور کلسیم با غلظت ۱۵ میلی مول در لیتر تهیه گردید و پتاسیم (نمک کلرور پتاسیم) اضافه شده به سطح خاک با محلول کلرور کلسیم آبشویی گردید. منحنی رخنه با استفاده از غلظت پتاسیم در محلول خروجی و حجم زه آب جمع آوری شده ترسیم گردید. پیشگویی روند آبشویی پتاسیم با استفاده از مدل لایه ای صورت گرفت. با استفاده از این مدل پروفیل خاک به ۸ میلی متر انتخاب شد. سایر پارامترها شامل مقدار پتاسیم مشخص ۸ میلی متر انتخاب شد. سایر پارامترها شامل مقدار خاک افزوده شده به سطح ستون خاک، رطوبت حجمی خاک، وزن مخصوص ظاهری خاک و ضریب جذب پتاسیم خاک به صورت داده‌های ورودی وارد مدل گردید. ضریب جذب پتاسیم با استفاده از ایزووترم جنبی پتاسیم در حضور کلرور کلسیم ۱۵ میلی مول و در دامنه غلظت ۰-۵۰ میلی مول پتاسیم تعیین گردید. مقدار ۲/۵ گرم خاک را به داخل ظروف پلی اتیلنی اضافه نموده و به آن ۲۵ میلی لیتر محلول ۱۵ میلی مول کلرور کلسیم که حاوی ۰-۵۰ میلی مول کلرید پتاسیم بود، اضافه گردید. محتويات ظروف پلی اتیلنی به مدت ۲ ساعت تکان داده و با استفاده از کاغذ صافی واتمن ۴۲ صاف گردید و غلظت پتاسیم در محلول صاف شده اندازه گیری گردید. مقدار پتاسیم جذب یا دفع شده پس از رسیدن به حالت تعادل از اختلاف غلظت پتاسیم در محلول اولیه و غلظت پتاسیم در حالت تعادل محاسبه گردید. از

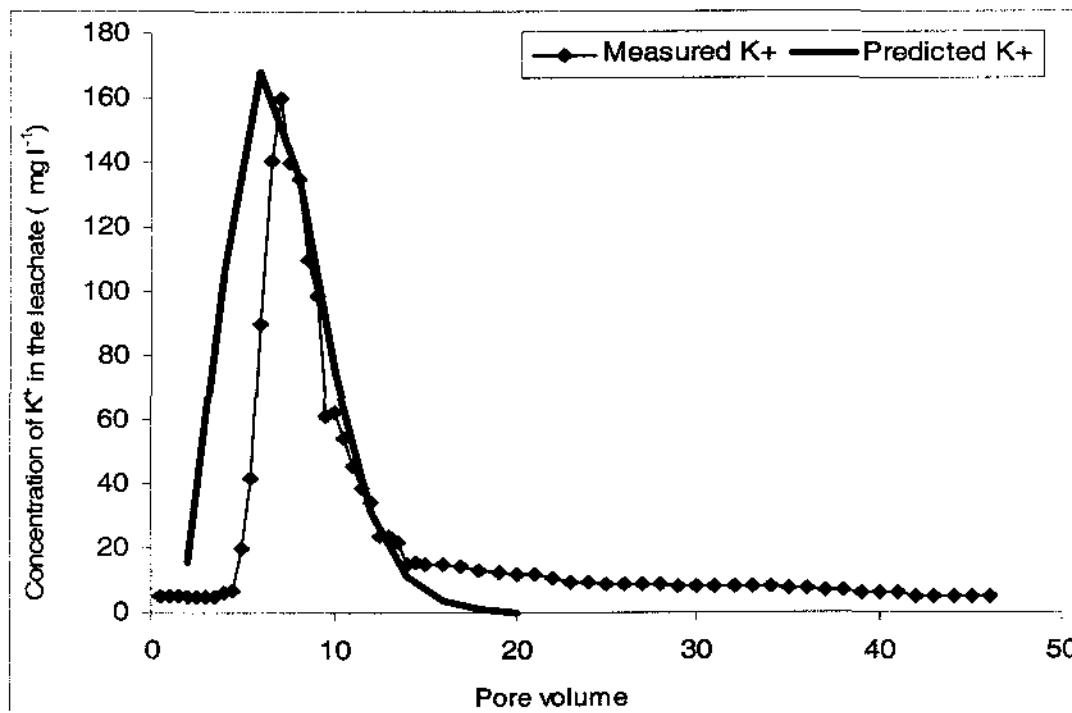
پتاسیم در خاک معمولاً "به شکلهای پتاسیم مینرالی، ثبت شده، پتاسیم تبادلی و محلول وجود دارد و بین این شکلها رابطه تعادلی وجود دارد (۴ و ۵). پتاسیم تبادلی و محلول معمولاً "بخشن مهمنی از پتاسیم قابل جذب را در خاک تشکیل می‌دهند. این دو شکل از پتاسیم بطور عمدۀ تحت تأثیر آبشویی از خاک قرار دارند. خاکهای شنی به دلیل ظرفیت تبادلی کاتیونی پائین، توانایی اندکی جهت نگهداری پتاسیم دارند. لذا پتاسیمی که از طریق کودهای شیمیایی به خاک افزوده می‌شود در معرض آبشویی قرار دارد. مدلسازی فرآیندهای مختلفی که در خاک صورت می‌گیرد نقش بسزایی در پیش‌بینی رفتار یک سیستم و درک صحیح از مکانیزم‌های حاکم بر آن دارد. پیشگویی حرکت پتاسیم در خاک به دلیل کاربرد آن در افزایش بازده کود مصرفی اهمیت دارد. با استفاده از مدلها می‌توان حرکت و آبشویی پتاسیم را تخمین زد و بدین طریق از هدرروی پتاسیم از خاک جلوگیری نمود. مدل‌های زیادی جهت پیش‌بینی حرکت عناصر در خاک ارائه شده است. بسیاری از این مدلها پیچیده بوده و امکان استفاده از آنها برای تمام افراد فراهم نمی‌باشد. انتخاب مدل مستغکی به اهداف تحقیق و فراهمی اطلاعات مورد نیاز مدل دارد. مدل لایه ای از جمله مدل‌های ساده ریاضی است که امکان پیش‌بینی حرکت پتاسیم در خاک را فراهم می‌سازد. تا کنون از این مدل در پیش‌بینی حرکت پتاسیم و روی در خاک (۳) استفاده شده است. در مدل لایه ای، پروفیل خاک به تعدادی لایه به صورت انتخابی تقسیم شده و تفکیک پتاسیم مصرفی در خاک در هر لایه بین دو فاز تبادلی و محلول با استفاده از ضریب جذب تابت که از همدهای جذب سطحی بدست می‌آید، صورت می‌گیرد. هدف از این تحقیق مطالعه آبشویی پتاسیم از یک خاک شنی و استفاده از مدل لایه ای جهت پیشگویی آبشویی پتاسیم در خاک می‌باشد.

نمود. همچنین غلظت پتانسیم پیشگویی شده بیشتر از پتانسیم اندازه گیری شده می باشد. همچنین دنباله منحنی رخنه توسط مدل به خوبی پیش بینی نگردید. منحنی رخنه پتانسیم نشان می دهد که با گذشت زمان غلظت پتانسیم در زه آب کاهش می یابد و پتانسیم با نیروی بیشتری در خاک نگهداری می شود و لذا ضریب جذب پتانسیم در خاک افزایش می یابد و نمی توان از یک ضریب ثابت استفاده نمود. آگاهی از خواص جذب پتانسیم و پیشگویی حرکت آن در خاک تاثیر مهمی در مدیریت مصرف کودهای پتانسیم در مناطق خشک و نیمه خشک دارد. به منظور پیش بینی دقیق تر حرکت پتانسیم توجه به ضریب جذب متغیر و فرآیند جذب جنبشی پتانسیم ضروری به نظر می رسد (۲). بطور کلی با استفاده از این مدل، امکان تخمین حرکت و آبشویی پتانسیم در خاک وجود دارد.

آنچاییکه مدل لایه ای از ضریب جذب خطی استفاده می کند، لذا معادله خطی به داده های ایزووترم پتانسیم برآش داده شد.

نتایج و بحث

پس از ترسیم ایزووترم جلبی پتانسیم و با برآش معادله خطی به آن، ضریب جذب پتانسیم برابر با $437/0$ لیتر بر کیلوگرم بدست آمد. از این ضریب به عنوان داده ورودی در مدل جهت پیشگویی منحنی آبشویی پتانسیم در حضور کلرور کلسیم 15 میلی مول در لیتر استفاده گردید. نتایج حاصل از آزمایشات آبشویی با محلول کلرور کلسیم 15 میلی مول در لیتر به صورت منحنی رخنه ترسیم گردید. نقطه اوج غلظت پتانسیم بعد از 7 پوروالیوم (Pore Volume) و غلظت پتانسیم 160 میلی گرم در لیتر بدست آمد. با استفاده از این مدل و استفاده از ضریب جذبی اندازه گیری شده شکل کلی پیشگویی گردید (شکل ۱). نقطه اوج غلظت پتانسیم بعد از 4 پوروالیوم پیشگویی گردید. غلظت پتانسیم پیشگویی شده در نقطه اوج 168 میلی گرم در لیتر بود. مدل، نقطه اوج منحنی رخنه را با 1 پوروالیوم کمتر پیشگویی



شکل (۱) منحنی های رخنه پتانسیم اندازه گیری و پیشگویی شده توسط مدل لایه ای