

## سینتیک آزاد شدن روی از خاکهای شالیزاری شمال ایران

کریم شهبازی، حسن توفیقی

روی بعنوان یک عنصر ضروری نقش مهمی در تغذیه برخج دارا می‌باشد. اگر روی موجود در خاک را به دو بخش قابل استفاده و غیر قابل استفاده تقسیم کنیم، نه تنها کمیت جزء قابل استفاده بلکه سرعت آزاد شدن آن به داخل محلول خاک نیز در تغذیه برخج واحد اهمیت زیادی است. با وجود اینکه کمبود روی در شالیزارهای مناطق مختلف جهان گزارش شده ولی تحقیقات انجام یافته در ایران بسیار اندک و در ضمن هیچ مطالعه سینتیکی در این زمینه صورت نگرفته است.

هدف این تحقیق، مطالعه سینتیکی آزاد شدن روی از خاکهای شالیزاری شمال ایران، مقایسه مدل‌های عمدۀ سینتیکی با یکدیگر و بررسی همبستگی روی جذب شده و ماده خشک تولید شده توسط گیاه برخج با پارامترهای سینتیکی آزاد شدن روی می‌باشد.

این بررسی در دو بخش نخست، برای اندازه‌گیری مقدار روی جذب شده و ماده خشک تولید شده در یک دوره معین رشد، ۲۰ نمونه خاک از میان نمونه‌های برداشت شده از شالیزارهای استان‌های گیلان و مازندران انتخاب و اقدام به کشت گلخانه‌ای گردید. انتخاب نمونه‌ها به ترتیبی بود که بیشترین تفاوت را در خصوصیات فیزیکی و سیمایی نظیر pH، CEC، SP درصد آهک و مقدار روی (به روش HCl یک مولار) دارا بودند. در بخش دوم، سینتیک آزاد شدن روی از ۲۰ نمونه خاک بررسی شد. در این بررسی به ۱۰ گرم خاک ۰/۰۲ گرم تیمول، اضافه وسیس به آن ۲۰ میلی‌لیتر از محلول ۰/۰۰۵ مولار DPTA، ۱/۰ مولار تریاتانول آمین و ۰/۰۱ مولار CaCl<sub>2</sub> در pH=۷/۳ اضافه و به مدت ۵ دقیقه تکان داده شد. مقدار روی آزاد شده در زمانهای ۱۰، ۱۵، ۲۵، ۴۰، ۶۰، ۱۲۰، ۳۶۰، ۷۲۰، ۱۴۴۰ و ۲۸۸۰ و ۸۶۴۰ دقیقه تعیین گردید.

نتایج بدست آمده از این تحقیق به قرار زیر است:

- ۱- سرعت آزاد شدن روی در تمام خاکها در ابتدا زیاد و سپس تدریجی کاهش می‌یابد.
- ۲- برای توصیف سینتیک آزاد شدن روی از خاک بوسیله DTPA، هفت مدل سینتیکی مورد ارزیابی قرار گرفت. معادلات مرتبه صفر، مرتبه اول، مرتبه سوم و دیفیوژن پارabolیکی قادر به توصیف مطلوب سینتیک آزاد شدن روی از خاکها نبودند، در صورتیکه معادله الوبیچ ساده شده و معادله سرعت دو ثابتی بنحو قابل قبولی سینتیک آزاد شدن روی از خاکها را توصیف نمودند. مقایسه ثوابم ضریب تعیین (۲) و خطای معیار تخمین نشان داد که معادله سرعت دو ثابتی بهترین مدلی است که بر داده‌ها تطبیق می‌کند.



- ۳- ثابت‌های سرعت معادله دو ثابته (a,b) رابطه معنی‌داری (در سطح ۵ درصد) با ماده خشک تولید شده دارند. ثابت  $a$  با محصول نسبی همبستگی بالایی داشت ( $r=0.87^{**}$ ).
- ۴- ثابت  $a$  با مقدار روی آزاد شده در زمانهای کم رابطه داشته و این همبستگی با کاهش زمان عصاره‌گیری افزایش نشان داد.
- ۵- همبستگی بین مقدار روی آزاد شده با ماده خشک تولید شده در زمانهای پایین نسبت به زمانهای بالاتر بیشتر می‌باشد. در نتیجه آن قسمت از روی که به سهولت و با سرعت زیاد از خاک آزاد می‌شود نقش مهمی در تأمین روی مورد نیاز گیاه برخور بازی می‌کند.
- ۶- در این بررسی همچنین نشان داده شد که در طول زمان واکنش، مقدار قابل توجهی از DTPA بوسیله ریز جانداران تجزیه می‌شود که می‌تواند در مقدار روی استخراج شده تأثیر گذارد، بطوریکه با طولانی تر شدن زمان عصاره‌گیری به اشتباہ مقدار روی آزاد شده کمتر اندازه‌گیری می‌شود. بنابراین توصیه می‌گردد در اینگونه مطالعات هنگامی که از DTPA استفاده می‌گردد، از یک ماده بازدارنده فعالیت ریز جانداران استفاده شود.