



۱۳۸۵



دانشگاه ارومیه

دانشکده کشاورزی

گروه مهندسی علوم خاک

پایان نامه جهت دریافت درجه کارشناسی ارشد در رشته علوم خاک

مطالعه‌ی رفتار اسیدهای آلی در جذب و واجذبی عناصر آهن، روی، مس و منگنز در خاک‌های اسیدی و آهکی

بهناز دره‌قایدی

اساتید راهنما:

دکتر میرحسین رسولی صدقیانی

دکتر حبیب خداوردی‌لو

۱۳۸۹ / ۲ / ۸

گروه مهندسی علوم خاک
شماره ثبت کتابخانه

اردیبهشت ۱۳۸۹

۱۳۸۵۳۸

پایان نامه خانم بهناز دره قایدی به تاریخ ۸۹/۲/۲۹ به شماره ۱۳۷-۲۲ ک مورد پذیرش هیات محترم داوران با رتبه ۱ و نمره ۱۹/۱ قرار گرفت.

۱- استاد راهنمای اول و رئیس هیئت داوران: دکتر رضوان صدیقی

۲- استاد راهنمای دوم: دکتر ضیاوردینو شمس

۳- استاد مشاور: —

۴- داور خارجی: دکتر حنی

۵- داور داخلی: دکتر صدیقی

۶- نماینده تحصیلات تکمیلی: دکتر بنی

پنجه مریم رسته در شکاف صخره ای، این همه رنگ از کجا آورده ای تا بشکونی، قطره قطره شکوفه از سر صخره هاگرد آورده

ام، از گلبرگ های سرخ دستمالی بافته ام تا آفتاب بدیه کنم.

تقدیم به

مهربان پدرم و نازنین مادرم

دو سیکران بی همتا، دو زلال اندیش، دو سروقامتی که کوهر وجودشان، نسیم کلامشان و باران رحمتشان راهمواره

بی بیچ منت و ادعا مرهمی نمودند بر حسگی هایم، آنان که راستی قائم در سلگتی قاتشان تجلی یافت و قصونس

جوانیشان به پای روشنایی حیات من سوخت. در برابر وجود کرامیشان زانوی ادب بر زمین می نهم و بادلی ملو

از عشق و محبت بردستان پر مهرشان بوسه می زنم.

و تقدیم به

سه برادر عزیزم بنزاد، بهنام و بهروز ستاره‌هایی که عاشقانه دوستشان دارم

آنانکه سرچشمه کنج‌گاو‌ی سال‌های کودکی‌ام بودند

و مهرشان بنایی شد برای تلاش پرشورم در کسب دانش

آنانکه سگوه نگرششان، هنوز سرپای وجودم رافرا گرفته

مهرشان، همواره در دلم گرامی و مقدس است

تقدیر و شکر

هر روز صبح با نام تو آغاز می شود، تویی که وقتی پلک بازمی کنی زندگی جریان می یابد. انکار تو زودتر از همه بیدار می شوی و به ماه و ستاره ها می گویی که وقت خواب است. خورشید را بیدار می کنی که بدرخشد، پرنده های ساری که شعر بخوانند و به نسیم نایب می زنی که آرام از کوجه های دل بگذرد.

خداوند بزرگ را پاس که نقش علم بر دقت اندیشه ام کشیده و چشمه ساز زلال دانش و معرفت را ارزانی ام داشته و باران رحمت بی دریغش به کویر زندگی ام طراوت و شادابی بخشیده است.

اکنون در آستانه ای نوبه پاس نعمات بی حد پروردگارم، بر خود لازم می دانم سپاسگزار تمام عزیزانی باشم که در برابر سختی ها و ناملایمات روزگار یاریم نمودند.

آنانکه تا این مرحله از زندگانیتم همواره میون لطف و مهربانی شان بوده ام، کسانی جز پدر و مادر عزیزم نیستند، امیدوارم بتوانم ذره ای از لطفشان را جبران نمایم.

شکر و قدر دانی فراوان از برادران عزیزم بهزاد، بهنام، بهروز، فرزاد و خانم های مریم صفوران، لیلیا پورحاجب و گلاله میرکی که محبت های بی دریغشان همواره گرمی بخش زندگی ام بوده است.

پاس فراوان از اساتید عزیزم جناب آقای دکتر محمد رضا شایبوری و جناب آقای دکتر شاپین اوستان که لذت دانستن را درونم پنهان نماندند.

پاس فراوان از استاد راهنمای بزرگوارم جناب آقای دکتر میر حسن رسولی صدقیانی که با صبر و سنجیدگی فراوان سختی ها و مشکلات را برایم هموار کردند و در محضرشان درس علم و ادب آموختم، خدای بزرگ یار و پشتیبانان باشد.

مشکر و قدردانی فراوان از جناب آقای دکتر حبیب خداوردی لوستاد راهنمای دوم که در اجرای این پایان نامه از بار علمیشان استفاده مای زیادی نمودم.

از استاد ارجمند جناب آقای دکتر عباس حسنی (داور خارجی) به پاس قبول زحمت داوری و مطالعه متن پایان نامه و ارائه پیشنهادات ارزشمندشان کمال تقدیر و تشکر را دارم، همچنین از جناب آقای دکتر عباس صدیقی (داور داخلی) که زحمت تصحیح و داوری این پایان نامه را بر عهده داشتند، مشکر می‌کنم و از مساعدت و لطف یابنده تحصیلات تکمیلی، جناب آقای دکتر ایرج برنوسی پاسکزاری می‌نمایم.

مشکر ویژه از جناب آقای دکتر بهنام دوستی که در اجرای این پایان نامه از دانشه ایشان استفاده نمودم.

همچنین از جناب آقای دکتر محسن برین به خاطر همکاری و مساعدتشان قدردانی می‌کنم.

از تکنسین محترم آزمایشگاه گروه خاکشناسی، به خاطر همکاری و مساعدتشان، جناب آقای سحی حسیب‌چری پاسکزاری می‌کنم.

از دوستان عزیزم: سیمه سید شبرتی، دکتر معصومه مختارپور، مرضیه شریفیان، مهندس فاطمه حاجی حدیدی، مهندس لیلا عزیزاللی، دکتر سمیرا رحرویی، مهندس آزاده مختارپور، مهندس آرزو مختارپور، رضوان زاغیان، مهندس لیلا اشرفی، مهندس شهلا حاجی زاده، مهندس ندا مرادی، مهندس رقیه حمزه نژاد، مهندس شیوا حاجی زاده، مهندس مریم خلقی، زیبا اسعدی گلزار، مهندس محبوبه عبداللهی، نسیم اطهری، فاطمه زارعی، مهندس رضا مختارپور، روناک محمدی، ستاره کرجی، سیمه شعبان صمیمانه تشکر کرده و بهترین آرزوها را برایشان دارم.

و در پایان از کلیه دوستان و عزیزانی که نشان از قلم افتاده و در مراحل مختلف مریادی و همراهی نمودند نهایت تشکر و قدردانی را دارم و امیدوارم که در تمام مراحل زندگیشان همواره موفق باشند.

بهناز دره قایدی

فهرست مطالب

I	چکیده.....
۱	مقدمه.....
	کلیات و بررسی منابع
۷	۱-۲-۱- روی.....
۷	۱-۱-۲- روی در خاک.....
۸	۲-۱-۲- روی در گیاه.....
۱۰	۲-۲- آهن.....
۱۰	۱-۲-۲- آهن در خاک.....
۱۰	۲-۲-۲- آهن در گیاه.....
۱۱	۳-۲- منگنز.....
۱۱	۱-۳-۲- منگنز در خاک.....
۱۲	۲-۳-۲- منگنز در گیاه.....
۱۳	۴-۲- مس.....
۱۳	۱-۴-۲- مس در خاک.....
۱۴	۲-۴-۲- مس در گیاه.....
۱۵	۵-۲- اسیدهای آلی.....
۱۹	۱-۵-۲- اسیدهای آلی در خاک.....
۱۹	۱-۱-۵-۲- ترشح اسیدهای آلی از گیاهان در خاک های آهنکی و اسیدی.....
۲۰	۲-۱-۵-۲- اسیدهای آلی موجود در محلول خاک.....
۲۰	۳-۱-۵-۲- اسیدهای آلی و کمپلکس های فلزی در محلول خاک.....
۲۲	۲-۵-۲- مطالعات نظری.....
۲۳	۳-۵-۲- گیاهان و اسیدهای آلی.....
۲۶	۱-۳-۵-۲- عملکرد آنیون های آلی مترشحه به وسیله ی ریشه ها.....
۲۶	۲-۳-۵-۲- اسیدهای آلی در ریزوسفر.....
۲۷	۴-۵-۲- اسیدهای آلی و کمبود عناصر غذایی.....

۲۹۲-۵-۵- کسب عناصر غذایی و فلزات سنگین
۳۰۲-۶- هم‌دماهای جذب
مواد و روش‌ها	
۳۴۳-۱- خاک‌های مورد مطالعه
۳۴۳-۲- تعیین خصوصیات فیزیکوشیمیایی خاک‌ها
۳۴۳-۲-۱- بافت خاک
۳۵۳-۲-۲- pH خاک
۳۵۳-۲-۳- کربن آلی (OC)
۳۶۳-۲-۴- کربنات کلسیم معادل (CCE)
۳۶۳-۲-۵- ظرفیت تبادل کاتیونی خاک (CEC)
۳۷۳-۲-۶- مقدار قابل جذب عناصر Fe, Cu, Zn و Mn
۳۷۳-۳- هم‌دماهای جذب عناصر Fe, Cu, Zn و Mn
۳۷۳-۳-۱- سیستم "خاک-آب-فلز"
۳۹۳-۳-۲- سیستم "خاک-آب-اسید آلی-فلز"
۳۹۳-۳-۳- سیستم "خاک-آب-گیاه-فلز"
۴۰۳-۴- کمی‌سازی فرآیندهای جذب و واجذب فلزات

نتایج و بحث

۴۲۴-۱- ویژگی‌های عمومی خاک
۴۲۴-۱-۱- بافت خاک
۴۲۴-۱-۲- pH خاک
۴۳۴-۱-۳- مواد آلی (OM)
۴۳۴-۱-۴- ظرفیت تبادل کاتیونی (CEC)
۴۳۴-۱-۵- کربنات کلسیم معادل خاک (CCE)
۴۳۴-۱-۶- غلظت عناصر Fe, Cu, Zn و Mn در خاک‌ها
۴۴۴-۲- جذب و واجذبی فلزات در خاک‌های اسیدی و آهکی در سیستم "خاک-آب-فلز"
۴۴۴-۲-۱- پارامترهای معادلات جذب فلزات و منحنی‌های جذب
۵۰۴-۲-۲- نام‌تحرک‌سازی فلزات در خاک‌های اسیدی و آهکی
۵۴۴-۳- تاثیر افزایش مصنوعی اسیدهای آلی بر جذب و واجذبی فلزات در خاک‌های اسیدی و آهکی

۵۴ ۴-۳-۱- پارامترهای معادلات جذب فلزات و منحنی‌های جذب
۵۴ ۴-۳-۱-۱- منگنز
۵۶ ۴-۳-۱-۲- آهن
۵۹ ۴-۳-۱-۳- مس
۶۰ ۴-۳-۱-۴- روی
۶۲ ۴-۳-۲- نامتحرک‌سازی فلزات در خاک‌های اسیدی و آهنی در حضور اسیدهای آلی
۶۲ ۴-۳-۱- منگنز
۶۴ ۴-۳-۲- آهن
۶۶ ۴-۳-۲-۳- مس
۶۸ ۴-۳-۲-۴- روی
۷۲ ۴-۴- جذب و واجدبی فلزات در خاک‌های اسیدی و آهنی در حضور گیاه
۷۲ ۴-۴-۱- پارامترهای معادلات جذب فلزات و منحنی‌های جذب
۷۲ ۴-۴-۱-۱- منگنز
۷۵ ۴-۴-۱-۲- آهن
۷۷ ۴-۴-۱-۳- مس
۸۰ ۴-۴-۱-۴- روی

۵- نتیجه‌گیری و پیشنهادات

۸۴ ۱-۵- نتیجه‌گیری
۸۵ ۲-۵- پیشنهادات
۸۶ منابع

پیوست

چکیده انگلیسی

فهرست جدول‌ها

۲۱	جدول ۱-۲- ثابت پایداری کمپلکس‌های (فلز - اسید آلی).....
۴۴	جدول ۱-۴- برخی ویژگی‌های فیزیکی و شیمیایی خاک‌های آهکی و اسیدی.....
۴۵	جدول ۲-۴- مقادیر پارامترهای جذب منگنز مربوط به معادله‌ی فروندلیچ در خاک‌های مورد مطالعه در حضور اسیدهای آلی مختلف.....
۴۷	جدول ۳-۴- مقادیر پارامترهای جذب آهن مربوط به معادله‌ی فروندلیچ در خاک‌های مورد مطالعه در حضور اسیدهای آلی مختلف.....
۴۸	جدول ۴-۴- مقادیر پارامترهای جذب مس مربوط به معادله‌ی فروندلیچ در خاک‌های مورد مطالعه در حضور اسیدهای آلی مختلف.....
۴۸	جدول ۵-۴- مقادیر پارامترهای جذب روی مربوط به معادله‌ی فروندلیچ در خاک‌های مورد مطالعه در حضور اسیدهای آلی مختلف.....
۵۲	جدول ۶-۴- میانگین درصد نامتحرک‌سازی منگنز در حضور اسیدهای آلی در خاک‌های آهکی و اسیدی.....
۵۲	جدول ۷-۴- میانگین درصد نامتحرک‌سازی آهن در خاک‌های آهکی و اسیدی.....
۵۲	جدول ۸-۴- میانگین درصد نامتحرک‌سازی مس در حضور اسیدهای آلی در خاک‌های آهکی و اسیدی.....
۵۳	جدول ۹-۴- میانگین درصد نامتحرک‌سازی روی در حضور اسیدهای آلی در خاک‌های آهکی و اسیدی.....
۵۵	جدول ۱۰-۴- مقایسه‌ی جفتی تاثیر اسیدهای آلی بر پارامتر a معادله‌ی فروندلیچ برای داده‌های جذب منگنز در خاک‌های آهکی و اسیدی.....
۵۵	جدول ۱۱-۴- مقایسه‌ی جفتی تاثیر اسیدهای آلی بر پارامتر n معادله‌ی فروندلیچ برای داده‌های جذب منگنز در خاک‌های آهکی و اسیدی.....
۵۷	جدول ۱۲-۴- مقایسه‌ی جفتی تاثیر اسیدهای آلی بر پارامتر a معادله‌ی فروندلیچ برای داده‌های جذب آهن در خاک‌های آهکی و اسیدی.....
۵۸	جدول ۱۳-۴- مقایسه‌ی جفتی تاثیر اسیدهای آلی بر پارامتر n معادله‌ی فروندلیچ برای داده‌های جذب آهن در خاک‌های آهکی و اسیدی.....
۵۹	جدول ۱۴-۴- مقایسه‌ی جفتی تاثیر اسیدهای آلی بر پارامتر a معادله‌ی فروندلیچ برای داده‌های جذب مس در خاک‌های آهکی و اسیدی.....

- جدول ۴-۱۵- مقایسه‌ی جفتی. تاثیر اسیدهای آلی بر پارامتر Π معادله‌ی فروندلیچ برای داده‌های جذب
 ۶۰ مس در خاک‌های آهکی و اسیدی.....
- جدول ۴-۱۶- مقایسه‌ی جفتی تاثیر اسیدهای آلی بر پارامتر a معادله‌ی فروندلیچ برای داده‌های جذب
 ۶۱ روی در خاک‌های آهکی و اسیدی.....
- جدول ۴-۱۷- مقایسه‌ی جفتی تاثیر اسیدهای آلی بر پارامتر Π معادله‌ی فروندلیچ برای داده‌های جذب
 ۶۱ روی در خاک‌های آهکی و اسیدی.....
- جدول ۴-۱۸- مقایسه‌ی جفتی تاثیر اسیدهای آلی بر درصد نامتحرک‌سازی منگنز.....
 ۶۳
- جدول ۴-۱۹- مقایسه‌ی جفتی تاثیر اسیدهای آلی بر درصد نامتحرک‌سازی آهن.....
 ۶۵
- جدول ۴-۲۰- مقایسه‌ی جفتی تاثیر اسیدهای آلی بر درصد نامتحرک‌سازی مس.....
 ۶۷
- جدول ۴-۲۱- مقایسه‌ی جفتی تاثیر اسیدهای آلی بر درصد نامتحرک‌سازی روی.....
 ۶۹
- جدول ۴-۲۲- نتایج مقایسه‌ی جفتی تاثیر ریزوسفر بر پارامترهای معادله‌ی فروندلیچ منگنز در
 ۷۳ سیستم "خاک-آب-گیاه-فلز".....
- جدول ۴-۲۳- نتایج مقایسه‌ی جفتی تاثیر ریزوسفر بر نامتحرک‌سازی منگنز در سیستم "خاک-آب-
 ۷۳ گیاه-فلز".....
- جدول ۴-۲۴- مقادیر پارامترهای جذب منگنز مربوط به معادله‌ی فروندلیچ در سیستم "خاک-آب-
 ۷۳ گیاه-فلز".....
- جدول ۴-۲۵- نتایج مقایسه‌ی جفتی تاثیر ریزوسفر بر پارامترهای معادله‌ی فروندلیچ آهن در
 ۷۶ سیستم "خاک-آب-گیاه-فلز".....
- جدول ۴-۲۶- نتایج مقایسه‌ی جفتی تاثیر ریزوسفر بر نامتحرک‌سازی آهن در سیستم "خاک-آب-
 ۷۶ گیاه-فلز".....
- جدول ۴-۲۷- مقادیر پارامترهای جذب آهن مربوط به معادله‌ی فروندلیچ در سیستم "خاک-آب-گیاه-
 ۷۶ فلز".....
- جدول ۴-۲۸- نتایج مقایسه‌ی جفتی تاثیر ریزوسفر بر پارامترهای معادله‌ی فروندلیچ مس در
 ۷۸ سیستم "خاک-آب-گیاه-فلز".....
- جدول ۴-۲۹- نتایج مقایسه‌ی جفتی تاثیر ریزوسفر بر نامتحرک‌سازی مس در سیستم "خاک-آب-
 ۷۸ گیاه-فلز".....
- جدول ۴-۳۰- مقادیر پارامترهای جذب مس مربوط به معادله‌ی فروندلیچ در سیستم "خاک-آب-گیاه-
 ۷۸ فلز".....
- جدول ۴-۳۱- نتایج مقایسه‌ی جفتی تاثیر اسیدهای آلی بر پارامترهای معادله‌ی فروندلیچ روی در
 ۸۱ سیستم "خاک-آب-گیاه-فلز".....

جدول ۴-۳۲- نتایج مقایسه‌ی جفتی تاثیر اسیدهای آلی بر نامتحرک‌سازی روی در سیستم "خاک-

آب-گیاه-فلز"..... ۸۱

جدول ۴-۳۳- مقادیر پارامترهای جذب روی مربوط به معادله‌ی فروندلیچ در سیستم "خاک-آب-

گیاه-فلز"..... ۸۱

فهرست شکل‌ها

- شکل ۱-۲- توانایی سه اسید آلی در تشکیل کمپلکس‌های پایدار با Fe^{3+} به عنوان تابعی از pH ۲۲
- شکل ۲-۲- نمایی از دو مسیر اصلی ترشح اسید آلی از سیتوپلاسم ریشه به محلول خاک ۲۴
- شکل ۳-۲- نمایی از روابط اصلی اسیدهای آلی در خاک ۲۵
- شکل ۴-۲- نقش اسیدهای آلی در جذب آهن (Fe) از ریشه گیاهان دولپه‌ای ۲۸
- شکل ۱-۴- منحنی‌های جذب فلزات در خاک‌های اسیدی و آهکی در سیستم "خاک-آب-فلز" ۴۹
- شکل ۲-۴- منحنی‌های جذب فلزات در حضور اسیدهای آلی در خاک‌های آهکی و اسیدی در سیستم "خاک-آب-فلز" ۵۱
- شکل ۳-۴- میانگین درصد نامتحرک‌سازی فلزات در خاک‌های اسیدی و آهکی در سیستم "خاک-آب-فلز" ۵۳
- شکل ۴-۴- منحنی‌های جذب منگنز در حضور اسیدهای آلی در خاک‌های آهکی و اسیدی ۵۶
- شکل ۵-۴- منحنی‌های جذب آهن در حضور اسیدهای آلی در خاک‌های آهکی و اسیدی ۵۸
- شکل ۶-۴- منحنی‌های جذب مس در حضور اسیدهای آلی در خاک‌های آهکی و اسیدی ۶۰
- شکل ۷-۴- منحنی‌های جذب روی در حضور اسیدهای آلی در خاک‌های آهکی و اسیدی ۶۲
- شکل ۸-۴- منحنی‌های جذب منگنز در خاک‌های آهکی و اسیدی در سیستم "خاک-آب-فلز-گیاه" ۷۴
- شکل ۹-۴- مقایسه‌ی منحنی‌های جذب منگنز در حضور اسیدهای آلی و گیاه ۷۴
- شکل ۱۰-۴- منحنی‌های جذب آهن در خاک‌های آهکی و اسیدی در سیستم "خاک-آب-فلز-گیاه" ۷۶
- شکل ۱۱-۴- مقایسه‌ی منحنی‌های جذب آهن در حضور اسیدهای آلی و گیاه ۷۷
- شکل ۱۲-۴- منحنی‌های جذب مس در خاک‌های آهکی و اسیدی در سیستم "خاک-آب-فلز-گیاه" ۷۹
- شکل ۱۳-۴- مقایسه‌ی منحنی‌های جذب مس در حضور اسیدهای آلی و گیاه ۷۹
- شکل ۱۴-۴- منحنی‌های جذب روی در خاک‌های آهکی و اسیدی در سیستم "خاک-آب-فلز-گیاه" ۸۱
- شکل ۱۵-۴- مقایسه‌ی منحنی‌های جذب روی در حضور اسیدهای آلی و گیاه ۸۲

چکیده

جذب و واجذب از مهم‌ترین فرآیندهای موثر بر رفتار فلزات سنگین و در نتیجه فراهمی و سمیت بالقوه‌ی آنها در خاک هستند. عواملی پرشمار از جمله ترشحات ریشه‌ها به داخل خاک می‌توانند بر رهاسازی فلزات از فاز جامد خاک و گونه‌بندی آنها در محلول خاک موثر باشند. ترشحات ریشه‌ای قابلیت انحلال عناصر غذایی کم‌مصرف را افزایش داده و نقشی عمده در تعیین سرنوشت فلزات در سامانه‌ی خاک، بازی می‌کنند. به منظور بررسی تاثیر اسیدهای آلی بر جذب و واجذب عناصر Zn، Cu، Fe و Mn توسط خاک، چهار خاک غیرآهکی و چهار خاک آهکی به ترتیب از استان‌های گیلان و آذربایجان غربی تهیه شدند. جذب و واجذبی عناصر در سه سیستم (۱) - "خاک- آب- فلز"، (۲) - "خاک- آب- اسید آلی- فلز"، (۳) - "خاک- آب- گیاه- فلز" تعیین گردید. روش رگرسیون خطی جهت برازش شکل خطی معادلات همدمای لنگمویر و فروندلیچ به داده‌های جذب استفاده شد. نتایج نشان داد که برای همه‌ی فلزات، چه در خاک‌های آهکی و چه غیرآهکی، براساس ضرایب بین معادلات جذب (R^2)، معادله‌ی فروندلیچ ($R^2 > 0.88$) نسبت به معادله‌ی لنگمویر ($R^2 = 0.28 - 0.90$) برازش بهتری به داده‌های جذب و نگهداشت داشت. ظرفیت جذب و درصد نامتحرک‌سازی همه‌ی فلزات در خاک‌های آهکی نسبت به خاک‌های اسیدی بیشتر بود. آزمون مقایسه‌ی جفتی داده‌ها نشان داد که ترتیب اثر اسیدها بر کاهش جذب عناصر به صورت سترات < مالات < اگزالات می‌باشد. کاربرد اسیدهای آلی واجذب فلزات جذب شده را به محلول خاک افزایش داد. برای منگنز در خاک‌های آهکی و اسیدی مالات و سترات بیشترین تاثیر را بر حداکثر جذب داشت، درحالی‌که برای آهن و مس به ترتیب سترات و مالات بیشترین تاثیر را داشتند. حضور اسیدهای آلی تاثیر معنی‌داری بر حداکثر جذب روی نداشت. در سیستم (۳) کشت گیاه، احتمالاً بدلیل ترشحات ریشه‌ای آنها، منجر به کاهش جذب و نامتحرک‌سازی عناصر گردید، که کمترین و بیشترین تاثیر به ترتیب مربوط به منگنز و مس بود. مقایسه بین

سیستم (۲) و (۳) نشان داد که در همه‌ی خاک‌ها شیب منحنی‌های جذب منگنز در سیستم (۳) با شیب منحنی‌های جذب منگنز در حضور اسید اگزالیک یکسان بود. برای هر خاک، شیب منحنی‌های جذب آهن در سیستم (۳) کمتر از شیب آن در سیستم (۲) بود. منحنی‌های جذب مس در خاک‌های اسیدی و آهکی در حضور گیاه شیب بیشتری نسبت به سیستم (۲) داشت و همانند شیب منحنی‌های جذب مس در سیستم (۱) بود. حضور گیاه در مقایسه با سیستم (۲) تاثیری بر جذب روی در خاک‌های مورد مطالعه نداشت. بطور کلی می‌توان چنین نتیجه‌گیری کرد که افزودن اسیدهای آلی به خاک تحرک و زیست‌فراهمی عناصر را افزایش می‌دهد.

کلمات کلیدی: اسیدهای آلی، جذب / واجذب، خاک‌های اسیدی و آهکی، آهن، روی، مس، منگنز.

فصل اول

مقدمه

۱ - مقدمه

عناصر غذایی کم‌مصرف^۱ عمدتاً در گروه فلزات سنگین^۲ قرار دارند. عناصر غذایی کم‌مصرف برای رشد و نمو گیاهان ضروری هستند، ولی گیاهان در مقادیر کمتری به آنها نیاز دارند. بنابراین در منحنی‌های پاسخ گیاه به غلظت عناصر در خاک مرز کمبود و سمیت این عناصر بسیار کوتاه بوده و می‌بایست در افزودن کودهای حاوی این عناصر جانب احتیاط رعایت شود. جذب و واجدبی فلزات سنگین در خاک‌هایی با ویژگی‌های مختلف با شدتی متفاوت انجام می‌گیرد و می‌تواند به عنوان شاخصی برای ارزیابی کمبود و سمیت آنها به کار رود. گیاهان نیز ممکن است با تغییر نوع و مقدار مواد آلی خاک، رهاسازی ترشحات ریشه‌ای در فرایشه (ریزوسفر^۳)، تنفس ریشه‌ای و ایجاد محیطی با ویژگی‌های خاص در ریزوسفر خود جذب و واجدبی یک فلز و سرنوشت آن را در خاک پیرامون ریشه نسبت به مناطق غیرریزوسفری تغییر دهند.

واکنش فلزات سنگین با خاک در تعیین سرنوشت فلزات در محیط دارای اهمیت است. تحرک^۴ و فراهمی^۵ فلزات با رفتار جذب و واجدب فلزات سنگین و ظرفیت نگهداری فاز جامد خاک برای فلز مورد نظر و خصوصیات خاک از جمله pH، پتانسیل اکسایش-کاهش، کانی‌های رس، مواد آلی، اکسیدهای آهن و منگنز و مقدار کربنات کلسیم در ارتباط است (Krishnamurti و همکاران، ۱۹۹۷). جذب و واجدب از مهم‌ترین فرآیندهای موثر بر رفتار فلزات سنگین در خاک می‌باشند، زیرا تعیین کننده‌ی فراهمی و سمیت بالقوه‌ی آنها در خاک هستند (Backes و همکاران، ۱۹۹۵). عواملی گوناگون از جمله ترشحات ریشه‌ای در خاک می‌توانند بر رهاسازی فلزات از خاک و شکل‌های مختلف آنها در محلول خاک تاثیر گذارد (Martin و Mench، ۱۹۹۱؛

Rieuwert و همکاران؛ ۱۹۹۸).

-
- 1- Micronutrients
 - 2- Heavy metals
 - 3- Rhizosphere
 - 4- Mobility
 - 5- Availability

شواهد زیادی وجود دارد که نشان می‌دهند ترشحات ریشه‌ای قابلیت انحلال‌پذیری عناصر غذایی معدنی نامحلول را افزایش می‌دهند که احتمالاً به دلیل تشکیل کمپلکس‌های فلزی محلول و پایدار است (Godo و Reisenauer، ۱۹۸۰؛ Hoffland و همکاران، ۱۹۸۹) که نقشی مهم در سرنوشت فلزات بازی می‌کنند (Naidu و Harter، ۱۹۹۸؛ Glover و همکاران، ۲۰۰۲؛ Collins و همکاران، ۲۰۰۳؛ Onyatta و Huang، ۲۰۰۳). بنابراین ترشحات ریشه‌ای تثبیت فلزات را به وسیله مواد آلی خاک، اکسیدها و رس‌ها تعدیل می‌کنند و رهاسازی آنها را افزایش می‌دهند (Chen و همکاران، ۲۰۰۳؛ Krishnamurti و همکاران، ۱۹۹۷). چندین گزارش در مورد اثر اسیدهای آلی بر جذب سطحی فلزات وجود دارد (Haas و Horowitz، ۱۹۸۶؛ Chairdchai، ۱۹۹۰؛ Wu و همکاران، ۲۰۰۳). واکنش اسیدهای آلی با فلزات در خاک علاوه بر توانایی کمپلکس‌سازی اسیدهای آلی، به واکنش‌های جذب و واجذب فاز جامد، سرعت انتشار از ریشه، تجزیه میکروبی و هیدرولیز اسیدهای آلی وابسته است. بنابراین واکنش اسیدهای آلی با فلزات به شدت به نوع خاک بستگی دارد (Chen و همکاران، ۲۰۰۲).

Chen و همکاران (۲۰۰۲) در مطالعات خود نشان دادند که اجزای اصلی ترشحات ریشه، اسیدهای آلی با وزن مولکولی کم هستند، که این اسیدهای آلی می‌توانند عناصر را فعال کنند و شدت افزایش فعالیت عناصر غذایی به شدت به مقدار و نوع اسید آلی افزوده شده و ویژگی‌های بیوشیمیایی و فیزیکوشیمیایی خاک بستگی دارد. رهاسازی اسیدهای آلی از ریشه به عنوان مکانیسم کلی تحرک فلزات از ترکیبات معدنی نامحلول در خاک پیشنهاد شده است. گیاهان با افزایش ترشحات ریشه‌ای به کمبود عناصر گوناگون از جمله K (Krafczyk و همکاران، ۱۹۸۴)، Zn (Zhang و همکاران، ۱۹۸۹)، Cu (Nielsen، ۱۹۷۶) و Fe (Treeby و همکاران، ۱۹۸۹؛ Zhang و همکاران، ۱۹۹۷) واکنش نشان می‌دهند. همچنین اسیدهای آلی به گونه‌ای موثر، بسیاری از کاتیون‌های فلزی از جمله Fe و Al (Gerke، ۱۹۹۲، ۱۹۹۳، ۱۹۹۴؛ Gerke و همکاران، ۱۹۹۴؛ Jones و Darrah، ۱۹۹۴b) و Mn (Jauregui و Reisenauer، ۱۹۸۲) را متحرک و قابل انحلال می‌سازند.

در شرایط کمبود عناصر غذایی، غلظت اسیدهای سیتریک^۱، مالیک^۲ و اگزالیک^۳ در ترکیب ترشحات ریشه‌ای گیاهان افزایش می‌یابد. اگزالات در ریزوسفر تعداد زیادی از گونه‌های گیاهی به فراوانی یافت شده و با برخی از اجزای خاک از جمله اکسیدهای فلزی و کانی‌های رس واکنش‌پذیری بالایی نشان داده است (Luo و همکاران، ۲۰۰۶).

محققین بیان کرده‌اند که اسیدهای آلی نقشی اساسی در انحلال آهن و سایر عناصر کم‌مصرف برای رشد گیاه بازی می‌کنند (Rengel و Romheld، ۲۰۰۰؛ Romheld و Awad، ۲۰۰۰؛ Yang و Crowley، ۲۰۰۰). گونه‌های گیاهان تک‌لپه و دولپه، اسیدهای آلی مختلفی را در شرایط کمبود آهن ترشح می‌کنند (Landsberg، ۱۹۸۱). ترشحات ریشه‌ای با وزن مولکولی کم در ذرت کمپلکس‌هایی را با یون‌های فلزی تشکیل می‌دهند. اسیدهای آلی مشتق شده از ریشه (سیترات و مالات) در زمان کمبود عناصر کم‌مصرف در بیشترین مقدار خود رها می‌شوند. مالات و سیترات می‌توانند کمپلکس‌هایی بسیار پایدار با کاتیون‌های فلزی موجود در محلول خاک تشکیل دهند.

در مطالعات رهاسازی اسیدهای آلی از ریشه به عنوان مکانیسم کلی تحرک فلزات از ترکیبات معدنی نامحلول در خاک بیان شده است. با اینکه پژوهش‌هایی چند در مورد اثر اسیدهای آلی بر جذب فلزات انجام گرفته است لیکن تاکنون تاثیر اسیدهای آلی بر جذب و واجذبی عناصر مورد مطالعه قرار نگرفته است. لذا اهداف این مطالعه عبارتند از:

- مطالعه‌ی جذب و واجذبی عناصر Fe، Cu، Zn و Mn در خاک‌های آهکی و اسیدی
- مقایسه‌ی تاثیر اسیدهای آلی بر جذب و واجذبی عناصر یاد شده در خاک‌های آهکی و اسیدی
- مقایسه‌ی تاثیر گیاهان بر جذب و واجذبی عناصر یاد شده در خاک‌های اسیدی و آهکی
- مقایسه‌ی تاثیر افزایش مصنوعی اسیدهای آلی و تراوشات ریشه‌ی گیاهان بر جذب و واجذبی عناصر یاد شده

1- Citric acid
2- Malic acid
3- Oxalic acid