



امیر پرویز رضایی صابر^۱

بررسی مقادیر مس و آنتاگونیست‌های آن در خاک و گیاهان مرتعی منطقه مرنده از توابع استان آذربایجان شرقی

تاریخ پذیرش: ۱۳۹۴/۰۲/۲۸

تاریخ دریافت: ۱۳۹۳/۰۹/۲۷

چکیده

در بین مواد معدنی، مس از جمله عناصری است که نقش برجسته و حیاتی در اعمال فیزیولوژیک بدن داشته و کمبود آن می‌تواند بیماری‌های متعددی را در بین حیوانات یک منطقه ایجاد می‌نماید کمبود مس اولیه وقتی پدیدار می‌گردد که میزان مس جیره غذایی کافی نباشد در این حالت علوفه یا از زمین‌هایی تهیه می‌شود که در خاک آن‌ها کمبود این عنصر وجود دارد و یا این‌که وجود املاح دیگر در خاک زراعی (یا همان آنتاگونیست‌های مس) مانع جذب گیاه به مقدار کافی گردیده است.

این مطالعه با توجه به گزارش‌های بالینی مبنی بر وجود علائم کمبود مس در دام‌های مناطق اطراف مرنده، انجام پذیرفت در این مطالعه به تعداد ۷۲ نمونه خاک و گیاه از مناطق مختلف شهرستان مرنده از توابع استان آذربایجان شرقی، اخذ گردید سپس نمونه‌ها به آزمایشگاه منتقل و مقادیر مس، آهن، روی، کلسیم، فسفر، کبالت، گوگرد، مولیبدن در نمونه‌های خاک و گیاهان مورد اندازه‌گیری قرار گرفتند در این مطالعه همبستگی معکوس غیرمعنی‌داری ما بین مقادیر مس خاک و گیاهان و آنتاگونیست‌های رقابتی مس مشاهده گردید ($P > 0/05$) مقادیر مس خاک در منطقه مورد بررسی بسیار پایین بود که می‌تواند توجیه کننده وجود علائم بالینی کمبود مس در گوسفندان منطقه مورد بررسی باشد. در این مطالعه در برخی از موارد اندازه‌گیری شده در خاک و گیاهان حتی مقادیر پایین‌تر از نرمال نیز گزارش گردید.

کلید واژه‌ها: مس و آنتاگونیست‌های آن، خاک و گیاهان مرتعی، مرنده.

مقدمه

کمبود مس باعث کندی در رشد گیاهان می‌شود (Noak, 2000: 2490-2497; Wilhemy, 1996: 4933-4944). در طبیعت به ندرت گیاهان علائم کمبود مس را بروز می‌دهند. در عین حال که ممکن است در مناطق نزدیک به معادن مس با کارخانه‌های ذوب سنگ مس نشانه‌های مسمومیت گیاهان به آن دیده شوند. علائم کمبود مس در گیاهان تفاوت دارند. این علائم شامل مواردی نظیر زرد شدن برگ‌های جوان و لوله‌شدگی برگ‌ها می‌باشند. (Abbasnegad, 1384: 301, Defot, 1384: 156-169).

در گیاهان مس یکی از ترکیباتی است که در آنزیم‌هایی که در عمل اکسیداسیون، سنتز لیگنین و توابع دیگری که در متابولیسم گیاهان نقش دارند، وجود دارد، همچنین نقشی در کنترل تولید DNA و RNA و در مقاومت در برابر بیماری‌ها دارد. کمبود مس در خاک منجر به کمبود مس در گیاهان می‌شود. مشخصات کمبود مس در خاک، بافت، مواد آلی و pH هستند و تعیین می‌کنند که در کجا کمبود اتفاق می‌افتد. (Altaher, 2001: 98; Anderson, 1997: 267-268). خاک ماسه‌ای و خاک رسی سبک نسبت به خاک‌های رسی سنگین بیش‌تر در معرض کمبود مس هستند. مس به‌شدت به مواد آلی وابسته است. خاک تورب و خاک‌های معدنی با میزان بالای مواد آلی (۶-۱۰٪) دارای کمبود مس بیش‌تری هستند. کودهای دامی و پسماندهای محصولات پیشین نیز میزان مس خاک را تحت تأثیر قرار می‌دهند. زمانی که pH به بالای ۷ افزایش می‌یابد. میزان مس کاهش پیدا می‌کند البته در نمونه‌ای از خاک معدنی دارای کمبود مس در البرتا، pH حدود ۸/۵-۸/۶ است. میزان بالای نیتروژن جابجایی مس را به نقاط رشد کند می‌کند. میزان بالای فسفر، روی، آهن، منگنز و آلومینیوم نیز جذب مس را توسط ریشه غلات محدود می‌کند. (Rigol, 1999: 3788-3794).

انتقال و متابولیسم سلولی مس، وابسته به مجموعه‌ای از پروتئین‌های غشایی و پپتیدهای انحلال‌پذیر کوچک‌تر است که شامل یک سیستم جامع عملکردی برای ابقاء هومئوستاز سلولی مس می‌باشند (Selinus, 2005: 204-210). به نظر می‌رسد پروتئین‌های غشایی انتقال‌دهنده مس به داخل سلول، کانال‌هایی را تشکیل می‌دهند که این کانال‌ها یون‌های مس را برای عبور انتخاب می‌کنند (Selinus, 2005: 204). دو آنزیم ATPase انتقال‌دهنده متصل به غشاء یعنی ATP7A و ATP7B که به‌ترتیب محصول ژن‌های بیماری‌های منکر و ویلسون هستند، انتقال وابسته به انرژی این عنصر را به داخل یا خارج سلول کاتالیز می‌نمایند (Selinus, 2005: 210) ATP7A و ATP7B هماهنگ با مجموعه‌ای از پپتیدهای کوچک‌تر یعنی «محافظت‌کنندگان» مس، فعالیت می‌کنند که این پپتیدها مس را در جایگاه‌های ATPase مبادله می‌کنند و یا مستقیماً آن را در ساختار آنزیم‌های وابسته به مس قرار می‌دهند، این آنزیم‌ها عبارتند از: سیتوکروم C اکسیداز و مس-روی سوپراکسید دیسموتاز (Cu Zn SOD) آنزیم مس-روی سوپراکسید دیس موتاز در سیتوپلاسم وجود دارد و آنیون سوپراکسید را که یک نوع اکسیژن واکنش پذیر است، از داخل سلول خارج می‌کند. این مکانیسم‌ها در پاسخ به ورود زیاد مس یا در خلال دوره متابولیسم طبیعی آن فعال می‌شوند. (Selinus, 2005: 204-210).

اهمیت روزافزون منابع حیوانی در تغذیه جوامع بشری با در نظر گرفتن مشکلات عدیده‌ای که به واسطه افزایش جمعیت، ایجاد شده، آن‌چنان مورد توجه قرار گرفته که علوم و صنایع مربوطه را می‌توان یکی از شاهراه‌های اقتصادی و سیاسی هر کشوری، قلمداد نمود (Bain, 1986: 593-595).

سازمان‌های بین‌المللی WHO و FAO در کتاب سال بهداشت حیوانات اعلام نمودند که ۸۰٪ گزارش‌های مربوط به بیماری‌های دام از کشورهای مختلف، در ارتباط با بیماری‌های تغذیه‌ای و به‌ویژه کمبود عناصر مغذی بوده است که در این میان عنصر مس که جزء فراوان‌ترین عناصر موجود در پوسته زمین، آب‌وهوا می‌باشد؛ و دارای عملکردهای مهمی در موجودات از قبیل میلوژنیز یا به‌عنوان کوفاکتور آنزیم‌های مهم داخل سلولی و خارج سلولی که در متابولیسم کربوهیدرات‌ها، پروتئین‌ها و چربی‌ها صاحب نقش است، دارای اهمیت بوده و مطالعات عدیده‌ای را می‌طلبند. موجودات زنده میزان عنصر مس لازم را از مواد غذایی به‌ویژه نباتات تأمین می‌نمایند و گیاهان مقدار مس لازم را از خاک اخذ می‌نمایند (Blood, 2007: 324-365; Food and Nutrition Board, 2001: 294-301).

بنابراین سرمنشأ تهیه و تدارک مقادیر مس لازم برای نباتات و موجودات زنده از خاک می‌باشد. مقادیر مس خاک نیز متأثر از شرایط اقلیمی منطقه مورد نظر و وجود برخی از عناصر کمیاب دیگر در خاک می‌باشد که در جذب مس توسط ریشه گیاهان به شکل رقابتی با مس عمل می‌نمایند و باعث کاهش جذب مس توسط گیاهان می‌شوند (Blood, 2007: 324-365; Baligar, 2001: 921-950). در بین مواد معدنی، مس از جمله عناصری هست که نقش برجسته و حیاتی در اعمال فیزیولوژیک بدن داشته و کمبود آن می‌تواند بیماری‌های متعددی را در بین حیوانات یک منطقه ایجاد نماید. این عنصر در ساختمان برخی از آنزیم‌ها شرکت می‌نماید که برخی از این آنزیم‌ها برای ادامه حیات حیوان فوق‌العاده ضروری می‌باشد (Blood, 2007: 324-365). در کمبود این عنصر در اصل نقص در اعمال آنزیم‌های وابسته ایجاد می‌شود خساراتی که در اثر کمبود این عنصر ایجاد می‌شود گاه از بیماری‌های عفونی واگیردار شدیدتر بوده و از نظر اقتصادی جبران‌ناپذیر می‌باشد (Blood, 2007: 324-365). این عنصر در تقویت سیستم ایمنی حیوانات دخیل بوده و به هنگام کمبود آن امراض عفونی ممکن است وسیعاً شیوع پیدا نمایند. (Blood, 2007: 324-365; Linder, 1996: 797-811) در رابطه با مس لازم به ذکر است که اثرات درمانی آن از قبل از میلاد مسیح مورد توجه بوده است ولی نقش آن به‌عنوان یک عنصر ضروری در تغذیه دام از سال (۱۹۲۰) بود که شناخته شد. از آن سال تاکنون بیولوژی این عنصر وسیعاً مورد توجه محققان مختلف قرار گرفت (Milne, 1998: 1041-1045) و بیماری‌هایی که در اثر کمبود آن ایجاد می‌شود به‌طور دقیقی شناسایی شده و راه‌های پیشگیری هر یک از آن‌ها به تفصیل مورد توجه قرار گرفت. کمبود مس می‌تواند اثر سوء خود را در جنین، نوزادان، حیوانات در حال رشد و بالغین به اشکال مختلف متظاهر نماید. (Oestricher, 1985: 159-160). کمبود مس عوارض جبران‌ناپذیری را در دام‌ها ایجاد می‌نماید که به دو شکل انجام می‌پذیرد نوع اولیه که در این نوع مقادیر مس خاک پایین‌تر بوده و نتیجاً گیاهان مورد مصرف حیوانات نیز حاوی مس کمتری می‌باشند که مقادیر سرمی مس این‌گونه حیوانات در مورد ppm ۰/۷-۰/۳ می‌باشند. در نوع دوم که کمبود ثانویه اطلاق می‌شود مقادیر مس خاک در حد نرمال بوده

(ppm ۱۸-۲۲) ولی به دلیل آنتاگونیست‌های رقابتی موجود در خاک و گیاهان به میزان زیاد مانع از مورد دسترس قرار گرفتن مس خاک برای گیاهان می‌گردد. در مطالعه‌ای در استان آذربایجان غربی اکثر مناطق دچار کمبود مس گزارش گردیده است مانند منطقه میان‌دوآب، مهاباد و.... همچنین در این مطالعه با توجه مقادیر سرمی مس که مقدار طبیعی آن در خون ppm ۱/۲ - ۰/۷ می‌باشد، در مناطق مذکور بنا بر وجود عوامل بازدارنده جذب مس در خاک و گیاهان کمبود مس از نوع ثانویه در فصول سرد گزارش گردیده است (Nuri, 1380: 58-66). در مطالعه دیگری که در استان خوزستان صورت پذیرفته است در اقصی نقاط این استان کمبود مس مرزی گزارش گردیده است که با توجه به مقادیر سرمی مس به دست آمده در این مناطق نیز کمبود از نوع ثانویه به دلیل بالا بودن مولیدنوم خاک و در فصول سرد گزارش گردیده است (Nuri, 1379: 106-107). مطالعات در ممالک اسکاندیناوی حکایت از ارتباط مستقیم بین افزایش میزان بارندگی و بالا رفتن رطوبت خاک با کاهش مقادیر مس خاک دارد. در مطالعاتی که (Nicholas and advtan, 2001-165) در خصوص Trace elements در خاک و گیاهان انجام داده‌اند، به این نتیجه رسیدند که با کاهش دمای محیط در مناطق مختلف مقادیر مس خاک و گیاه کاهش یافته و در عوض مقادیر آنتاگونیست‌های مس در خاک و گیاهان افزایش می‌یابد، که با نتایج مطالعه کنونی اکثراً همخوانی دارد.

در تحقیقی مربوط به ایالت جورجیا در آمریکا ارتباط مستقیم اثرات اقلیم مناطق مورد مطالعه را بر روی مقادیر سرمی حیوانات گزارش شده است. در این گزارش به افزایش مقادیر آنتاگونیست‌های مس در خاک برخی از مناطق سردسیر ایالت مذکور اشاره گردیده است که دلیل کاهش مقادیر سرمی مس در حیوانات آن منطقه بوده است (Radstittis, 2007: 1265-1285).

با توجه به اهمیت مس و آنتاگونیست‌های رقابتی آن، ما را بر آن داشت که تحقیقی در خصوص مقادیر مس و آنتاگونیست‌های آن در خاک و گیاهان مرتعی منطقه مرند برای اولین بار، صورت پذیرد تا احتمالاً سر منشاء‌ای در خصوص حل مشکل منطقه‌ای مس مورد قبول واقع گردد.

مواد و روش‌ها

این مطالعه از نوع توصیفی-تحلیلی می‌باشد. در این مطالعه به جمع‌آوری نمونه‌های خاک و گیاهان به تعداد ۷۲ نمونه خاک و گیاه (۳۶ مورد خاک و ۳۶ مورد گیاهان مرتعی) طبق فرمول $n = \left[\frac{Z_{1-\alpha} + Z_{1-\beta}}{d} \right]^2$ با لحاظ $d = 0/05$ ، $\beta = 0/20$ ، $\alpha = 0/05$ اقدام گردیده (Brewer, 2000: 249-254; Mercer, 2001: 64-69). این نمونه‌ها به صورت تصادفی از مناطق مختلف شهرستان مرند انتخاب گردید.

در نمونه‌های خاک و گیاهان مرتعی مقادیر مس، مولیدنوم، گوگرد، کلسیم، کبالت، روی و آهن به روش اتمیک ابزوربشن مورد اندازه‌گیری قرار گرفت.

برای کار با دستگاه اتمیک ابتدا کمپرسور را روشن کرده و به وسیله لگلاتور فشار سوخت و اکسیدان را تنظیم می‌کنیم سپس کلید سمت راست را روشن نموده و بعد از آن بروی نرم‌افزار دستگاه دابل کلیک می‌کنیم و در صفحه باز شده گزینه Online را انتخاب کرده و بروی next کلیک می‌کنیم، در کادر باز شده لامپ‌ها را تنظیم می‌کنیم.

لامپ از نوع کاتد فلزی که می‌خواهیم غلظت آن را تعیین کنیم Work Lamp.

برای گرم کردن لامپ Worm Up Lamp.

برای تغییر موقعیت دو لامپ در صورت نیاز Exchange.

حال که لامپ‌ها را تنظیم کردیم بر روی گزینه Next کلیک می‌کنیم. در صفحه باز شده که مربوط به تنظیمات فلز مشخص شده در مرحله قبل می‌باشد، هیچ تغییری نمی‌دهیم و بروی گزینه Next کلیک می‌کنیم. تا صفحه‌ی دیگری باز شود که دستگاه در یک بازه مشخص (مثلا ۳۲۳۰۷ تا ۳۲۵۰۷ برای مس که دارای طول موج ۳۲۴۰۷ می‌باشد) سرچ می‌کند و لامپ‌ها را طوری تنظیم می‌کند که دارای بیش‌ترین انرژی باشند. (البته این مرحله کمی وقت‌گیر است و حدود ۵ الی ۱۰ دقیقه زمان می‌برد) و در آخر نمودار را رسم کرده و نقطه‌ای که بیش‌ترین انرژی در آن ثبت شده را انتخاب می‌کند. در اینجا Close می‌کنیم و گزینه Next و در آخر Finish می‌کنیم؛ و وارد محیط نرم‌افزار می‌شویم. حال بر روی گزینه Sample کلیک کرده و واحد غلظت‌ها را تعیین می‌کنیم معمولاً PPM یا PPb سپس محلول‌های استاندارد را تعیین کرده Next می‌زنیم و در صفحه‌ی بعد تعداد نمونه‌ها را تعیین می‌کنیم و بروی Finish کلیک می‌کنیم.

حال بر روی Fire کلیک کرده تا شعله دستگاه روشن شود و جذب نمایش داده شده را به وسیله‌ی کلیک بر روی Zero صفر می‌کنیم سپس جذب حلال را صفر کرده و بروی گزینه Measer کلیک کرده و محلول‌های استاندارد را از رقیق به غلیظ وارد کرده و پس از آن که جذب به یک مقدار ثابت رسید، Start می‌زنیم که دستگاه اتوماتیک ۳ بار جذب را می‌خواند و میانگین آن را ثبت می‌کند. این کار را برای تمامی استانداردها انجام می‌دهیم و پس از آن نوبت به نمونه‌های با غلظت مجهول می‌رسد که باید جذب آن‌ها را ثبت کنیم، سپس نمودار کالیبراسیون را از منوی view، گزینه Calibration Curve رسم می‌کنیم.

برای خاموش کردن شعله کلید قرمز را فشار می‌دهیم، سپس از نرم‌افزار خارج شده و کلید دستگاه و کمپرسور را خاموش می‌کنیم و در آخر شیر کیسول را می‌بندیم.

نکات مهم در مورد: AAS

۱- در هنگام زدن fire از خاموش بودن دکمه قرمز مطمئن شویم چون در غیر این صورت دستگاه روشن نخواهد شد.

۲- مخزن آب پشت دستگاه نباید خالی باشد، باید آن را از آب پر کرد.

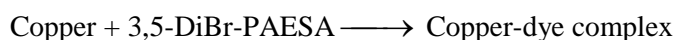
۳- کمپرسور را باید چک کرد و از وجود سوخت و اکسیدان مطمئن شد.

۴- در هنگام روشن کردن شعله زدن (Fire) تا حتی‌الامکان از مشعل فاصله داشت.

اسپکتروفتومتری جذب اتمی غلظت عناصر فلزی که از نظر پزشکی برای حفظ سلامتی مهم است را اندازه‌گیری می‌کند. در خصوص این عناصر می‌توان به کلسیم، منیزیم، مس، روی و آهن اشاره نمود. اسپکتروفتومتری جذب اتمی همچنین برای تعیین این که آیا سطح درمانی داروهای نظیر لیتیم در خون، تأمین شده است یا خیر و همچنین برای آشکارسازی و تعیین کمیت سموم فلزی مورد استفاده قرار می‌گیرد. اسپکتروفتومتری جذب اتمی بر اساس قانون کمی جذب یا قانون بیر-لامبرت طراحی گردیده است. طیف‌سنجی جذب اتمی (AAS) یک روش اسپکتروسکوپی برای اندازه‌گیری کمی عناصر شیمیایی با استفاده از جذب اشعه نوری (نور) توسط اتم در حالت گازی است. در شیمی تجزیه این تکنیک برای تعیین غلظت یک عنصر خاص در یک نمونه مورد استفاده قرار می‌گیرد. AAS می‌تواند برای تعیین مقدار کمی بیش از ۷۰ نوع از عناصر مختلف مورد استفاده قرار گیرد. البته حد تشخیص برای همه آن ۷۰ عنصر مناسب نیست مثلاً اگرچه اندازه‌گیری اورانیم در نرم‌افزار دستگاه جذب اتمی وارد شده است اما کم‌ترین غلظتی که می‌توان اندازه‌گیری کرد در حدود ۵۰۰ ppm است که مقدار بزرگی است. لذا این روش دستگاهی را می‌توان برای اندازه‌گیری حدود ۳۰ عنصر با حد تشخیص مناسب (زیر ۱ ppm) به کار برد.

اساس این تکنیک، استفاده از دستگاه جذب برای ارزیابی غلظت آنالیت در نمونه است. لذا نیازمند رابطه‌ای بین میزان نور جذب شده توسط نمونه و غلظت نمونه هستیم که همان قانون بیر لامبرت است. به طور خلاصه الکترون‌های اتم‌ها با جذب طول موج مشخصی (انرژی) می‌توانند به سطوح بالاتر انرژی بروند و برای مدت کوتاهی به حالت برانگیخته در بیایند. می‌دانیم که این مقدار انرژی جذب شده برای هر اتم با اتم دیگر متفاوت است. به زبان دیگر هر عنصری فقط به یک طول موج مشخص پاسخ می‌دهد. باریک بودن پرتو نور در این روش موجب می‌شود تا انرژی خاصی تولید شود و این روش بسیار دقیق و انتخاب‌پذیر باشد. هنگامی که اتم برانگیخته به حالت پایه برمی‌گردد طول موج مشخصی از خود ساطع می‌کند با اندازه‌گیری میزان جذب نمونه و رسم منحنی کالیبراسیون و قانون بیر لامبرت پی به میزان مجهول در نمونه می‌بریم. آشنایی با دستگاه این دستگاه دارای ۵ قسمت اساسی است: ۱- منبع تابش، ۲- اتم‌ساز، ۳- مونوکروماتور، ۴- دتکتور، ۵- ثبات منبع تابش از مهم‌ترین خصوصیاتش توانایی تولید باریکه‌ای از تابش با توان کافی و پایدار است. منابع در این روش باید خطی باشند مثل هالوکاتد لامپ‌ها (Hollow cathode lamps)، (Brewer, 2000: 249-254; Mercer, 2001: 64-69).

در محیط اسیدی مس متصل به سرلو پلاسمین به صورت Cu^{2+} آزاد شده و به صورت Cu^+ احیاء می‌شود. این یون با 3,5-DiBr- PASEA ایجاد کمپلکس رنگی قابل اندازه‌گیری در طول موج ۵۸۰ نانومتر می‌کند. میزان جذب در این طول موج با غلظت مس رابطه مستقیم خواهد داشت (Brewer, 2000: 249-254; Mercer, 2001: 64-69).



یافته‌ها و بحث

نتایج به دست آمده بر اساس جداول (۱ تا ۴) تنظیم گردیده است.

جدول ۱- میانگین مقادیر مس و آنتاگونیست‌های آن در خاک مناطق مختلف مسیر مرند

Table 1- Mean of copper and antagonist's in Marand province soil

	Mean	Std. Deviation
Cu (ppm)	۲/۲۶۶۴	۰/۳۲۰۲۳
MO (ppm)	۱/۹۴۲۷	۰/۵۰۳۲۱
Fe (ppm)	۲/۷۳۶۴	۰/۳۰۰۹۱
Zn (ppm)	۰/۸۲۸۲	۰/۰۷۵۶۱
Ca (Meq/100gr)	۲۳/۸۰۹۱	۳/۰۳۱۶۵
P (ppm)	۱۳/۸۱۸۲	۲/۵۶۱۹۶
S (ppm)	۱۴۳/۳۶۳۶	۱۴/۰۰۹۰۹
CoB (ppm)	۰/۱۳۹۱	۰/۰۳۰۴۸

جدول ۲- همبستگی بین میانگین مقادیر مس و آنتاگونیست‌های آن در خاک مناطق مختلف مسیر مرند

Table 2- Correlation of copper value mean and antagonist's in Marand province soil

Correlations

		Cu (ppm)	MO (ppm)	Fe (ppm)	Zn (ppm)	Ca (Meq/100gr)	P (ppm)	S (ppm)	CoB (ppm)
Cu (ppm)	Pearson Correlation Sig. (2-tailed)	۱	۰/۰۰۱	-۰/۰۸۷	۰/۳۹۷	۰/۱۳۶	۰/۱۰۸	-۰/۰۱۴	۰/۱۶۱
			۰/۹۹۷	۰/۸۰۰	۰/۲۲۷	۰/۶۹۱	۰/۷۵۳	۰/۹۶۷	۰/۶۳۵
MO (ppm)	Pearson Correlation Sig. (2-tailed)	۰/۰۰۱	۱	۰/۰۸۶	-۰/۳۲۸	۰/۶۳۹*	۰/۴۳۸	-۰/۳۵۲	-۰/۱۴۵
		۰/۹۹۷		۰/۸۰۰	۰/۳۲۵	۰/۰۳۴	۰/۱۷۸	۰/۲۸۹	۰/۶۷۰
Fe (ppm)	Pearson Correlation Sig. (2-tailed)	-۰/۰۸۷	۰/۰۸۶	۱	۰/۱۳۹	-۰/۲۱۶	-۰/۱۷۲	۰/۰۱۳	۰/۱۳۵
		۰/۸۰۰	۰/۸۰۰		۰/۶۸۳	۰/۵۲۳	۰/۶۱۳	۰/۹۶۹	۰/۶۹۳
Zn (ppm)	Pearson Correlation Sig. (2-tailed)	۰/۳۹۷	-۰/۳۲۸	۰/۱۳۹	۱	-۰/۳۴۰	-۰/۵۳۴	۰/۴۰۰	۰/۰۴۳
		۰/۲۲۷	۰/۳۲۵	۰/۶۸۳		۰/۳۰۶	۰/۰۹۱	۰/۲۲۳	۰/۹۰۱
Ca (Meq/100gr)	Pearson Correlation Sig. (2-tailed)	۰/۱۳۶	۰/۶۳۹*	-۰/۲۱۶	-۰/۳۴۰	۱	۰/۴۱۶	-۰/۵۶۰	-۰/۲۱۰
		۰/۶۹۱	۰/۰۳۴	۰/۵۲۳	۰/۳۰۶		۰/۲۰۳	۰/۰۷۳	۰/۵۳۶
P (ppm)	Pearson Correlation Sig. (2-tailed)	۰/۱۰۸	۰/۴۳۸	-۰/۱۷۲	-۰/۵۳۴	۰/۴۱۶	۱	-۰/۱۶۲	۰/۰۱۰
		۰/۷۵۳	۰/۱۷۸	۰/۶۱۳	۰/۰۹۱	۰/۲۰۳		۰/۶۳۳	۰/۹۷۶
S (ppm)	Pearson Correlation Sig. (2-tailed)	-۰/۰۱۴	-۰/۳۵۲	۰/۰۱۳	۰/۴۰۰	-۰/۵۶۰	-۰/۱۶۲	۱	۰/۰۶۷
		۰/۹۶۷	۰/۲۸۹	۰/۹۶۹	۰/۲۲۳	۰/۰۷۳	۰/۶۳۳		۰/۸۴۵
CoB (ppm)	Pearson Correlation Sig. (2-tailed)	۰/۱۶۱	-۰/۱۴۵	۰/۱۳۵	۰/۰۴۳	-۰/۲۱۰	۰/۰۱۰	-۰/۰۶۷	۱
		۰/۶۳۵	۰/۶۷۰	۰/۶۹۳	۰/۹۰۱	۰/۵۳۶	۰/۹۷۶	۰/۸۴۵	

جدول ۳- میانگین مقادیر مس و آنتاگونیست‌های آن در گیاهان مناطق مختلف مسیر مرند

Table 3- Mean of copper value and antagonist's in Marand province plant

	Mean	Std. Deviation
P: Cu (ppm)	۱۴/۰۲۳۳	۵/۴۱۰۱۷
P: Fe (ppm)	۹۲/۴۴۴۴	۱۱/۰۸۰۵۱
P: Zn (ppm)	۴۸/۷۷۷۸	۵/۹۱۱۳۸
P: Ca (%DW)	۰/۶۰۰۰	۰/۵۴۱۵۷
P: P (%DW)	۰/۳۲۰۰	۰/۳۶۰۱۷
P: MO (ppm)	۰/۳۹۸۹	۰/۱۸۷۵۱
P: S (%)	۱/۶۱۱۱	۰/۴۸۳۳۳
P: CoB (ppm)	۱/۳۵۴۴	۰/۱۷۴۰۸

جدول ۴- همبستگی بین میانگین مقادیر مس و آنتاگونیست‌های آن در گیاهان مناطق مختلف مسیر مرند

Table 4- Correlation of copper value mean and antagonist's in Marand province plant

Correlations

	P: Cu (ppm)	P: Fe (ppm)	P: Zn (ppm)	P: Ca (%DW)	P: P (%DW)	P: MO (ppm)	P: S (%)	P: CoB (ppm)
P: Cu (ppm)	۱	۰/۷۵۰*	-۰/۴۴۱	۰/۰۹۲	۰/۱۵۸	۰/۳۱۶	۰/۲۳۹	۰/۵۳۳
	Pearson Correlation							
	Sig. (2-tailed)	۰/۰۲۰	۰/۲۳۵	۰/۸۱۳	۰/۶۸۵	۰/۴۰۷	۰/۵۳۶	۰/۱۳۹
P: Fe (ppm)	-۷۵۰*	۱	-۰/۳۲۷	-۰/۰۶۶	-۰/۳۶۵	۰/۴۰۸	۰/۲۳۲	۰/۱۴۹
	Pearson Correlation							
	Sig. (2-tailed)	۰/۰۲۰	۰/۳۹۱	۰/۸۶۶	۰/۳۳۵	۰/۲۷۵	۰/۵۴۷	۰/۷۰۲
P: Zn (ppm)	-۰/۴۴۱	-۰/۳۲۷	۱	-۰/۷۷۴*	۰/۲۶۳	۰/۴۸۰	-۰/۷۹۱*	-۰/۶۰۰
	Pearson Correlation							
	Sig. (2-tailed)	۰/۲۳۵	۰/۳۹۱	۰/۰۱۴	۰/۴۷۷	۰/۱۹۱	۰/۰۱۱	۰/۰۸۷
P: Ca (%DW)	۰/۰۹۲	-۰/۰۶۶	-۰/۷۷۴*	۱	-۰/۳۱۹	-۰/۶۳۲	۰/۷۱۷*	۰/۲۱۵
	Pearson Correlation							
	Sig. (2-tailed)	۰/۸۱۳	۰/۸۶۶	۰/۰۱۴	۰/۴۰۳	۰/۰۶۸	۰/۰۳۰	۰/۵۷۹
P: P (%DW)	۰/۱۵۸	-۰/۳۶۵	۰/۲۶۳	-۰/۳۱۹	۱	۰/۱۸۳	-۰/۱۹۷	۰/۳۰۵
	Pearson Correlation							
	Sig. (2-tailed)	۰/۶۸۵	۰/۴۷۷	۰/۴۰۳	۰/۶۳۷	۰/۶۱۱	۰/۴۲۴	۰/۴۲۴
P: MO (ppm)	۰/۳۱۶	۰/۴۰۸	۰/۴۸۰	-۰/۶۳۲	۰/۱۸۳	۱	-۰/۲۵۴	-۰/۱۲۷
	Pearson Correlation							
	Sig. (2-tailed)	۰/۴۰۷	۰/۲۷۵	۰/۱۹۱	۰/۰۶۸	۰/۶۳۷	۰/۵۱۰	۰/۷۴۴
P: S (%)	۰/۲۳۹	۰/۲۳۲	-۰/۷۹۱*	۰/۷۱۷*	-۰/۱۹۷	-۰/۲۵۴	۱	۰/۳۹۷
	Pearson Correlation							
	Sig. (2-tailed)	۰/۵۳۶	۰/۵۴۷	۰/۰۱۱	۰/۰۳۰	۰/۶۱۱	۰/۵۱۰	۰/۲۸۹
P: CoB (ppm)	۰/۵۳۳	۰/۱۴۹	-۰/۶۰۰	۰/۲۱۵	۰/۳۰۵	-۰/۱۲۷	۰/۳۹۷	۱
	Pearson Correlation							
	Sig. (2-tailed)	۰/۱۳۹	۰/۷۰۲	۰/۰۸۷	۰/۵۷۹	۰/۴۲۴	۰/۲۸۹	۰/۴۲۴

جذب آب و یون‌های مورد نیاز گیاه توسط ریشه از دمای خاک تأثیر می‌پذیرد و حالت بهینه جذب در یک دمای معینی به وقوع می‌پیوندد لذا دمای خاک در کلیه مراحل فنولوژیکی، رشد و توسعه گیاه را تحت تأثیر قرار می‌دهد. دمای خاک همچنین روی میزان رشد و توسعه ریشه اثر قابل توجهی دارد. در دماهای کم خاک، ریشه‌ها گوستی و سفید رنگ بوده و به آرامی چوب پنبه‌ای می‌شوند و تمایلی به انشعاب و شاخه‌ای شدن ندارند ولی در مقادیر بالای دما، رنگ ریشه‌ها قهوه‌ای شده و انواع ریشه‌های فرعی به وجود می‌آیند و ریشه‌ها به سرعت چوب‌پنبه‌ای می‌شوند (Baybordi, 1366: 89). با توجه به این که میانگین مقادیر مس خاک منطقه مرند $1/26$ ppm می‌باشد که این مقدار پایین‌تر از مقادیر گزارش شده میزان نرمال مس خاک $22-18$ ppm می‌باشد (Howell and Cawthorne 1987: 107-123) و بالا نبودن آنتاگونیست‌های رقابتی مس در خاک منطقه مورد بررسی، می‌توان به وجود یک کمبود نوع اولیه مس در خاک و حیوانات منطقه مورد بررسی در خصوص دام‌های با مقادیر سرمی زیر $0/7$ ppm پی برد.

با توجه به این که میانگین مقادیر روی خاک در منطقه مرند $0/828$ ppm بوده و پایین‌تر از مقادیر نرمال می‌باشد و بر اساس مطالعات (Espinoza et al (1991) این میانگین مقدار کاملاً هشدار دهنده می‌باشد. چرا که این محقق مقادیر پایین‌تر از $1/5$ ppm را بسیار هشداردهنده گزارش کرده است. (Espinoza et al., 1991: 1-19) با توجه به موارد فوق‌الذکر می‌توان وقوع کمبود اولیه روی را در منطقه مورد مطالعه پیش‌بینی نمود از طرف دیگر این مقدار کم روی در خاک این منطقه احتمالاً نمی‌تواند به عنوان آنتاگونیست رقابتی مس در وقوع علائم بالینی کمبود مس در حیوانات منطقه مورد بررسی صاحب نقش باشد. که با مطالعات (Amininia and rezaei saber (2013 a), همخوانی دارد.

در این مطالعه میانگین مقدار آهن خاک و گیاهان در منطقه مرند به ترتیب $2/73$ ppm و $92/44$ ppm می‌باشد. بر اساس مطالعات (Espinoza et al (1991) و (Malakuty (1991) و (Salar Dini (1992) که مقادیر طبیعی آهن در خاک 6 ppm و در گیاهان را بیش‌تر از $5/2$ ppm گزارش نموده‌اند. مقادیر آهن خاک کم‌تر بوده و کاملاً قابل توجه می‌باشد ولی نمی‌تواند به عنوان آنتاگونیست رقابتی مس در جذب مس توسط گیاهان مرتعی صاحب نقش باشد که با مطالعات (Amininia and Rezaei Saber (2012), (2013 b) همخوانی ندارد.

بر اساس نتایج تحقیق کنونی میانگین مقادیر گوگرد در گیاهان مرتعی منطقه تحت بررسی پایین‌تر از $4/8$ درصد ماده خشک (یا 480 ppm) که بر اساس (Howell and Cawthorne (1986) مقدار نرمال گوگرد در گیاهان مرتعی می‌باشد، گزارش گردیده است لذا نمی‌تواند بنابر نتایج حاصله به عنوان آنتاگونیست رقابتی مس عمل نماید که با مطالعات (Amininia and Rezaei Saber (2013 b) همخوانی دارد. در این مطالعه بر اساس جداول بخش نتایج در منطقه مورد بررسی، مقادیر مولیبدون خاک و گیاهان مرتعی پایین‌تر از رقم 3 ppm است که مقادیر نرمال می‌باشد. بر اساس گزارش (Malakuty (1992), Howell and Cawthorne (1986) هست، لذا مولیبدن نیز نمی‌تواند به عنوان آنتاگونیست رقابتی مس عمل نماید که با مطالعات (Amininia et al (2013 b) همخوانی دارد. میانگین مقادیر نرمال کلسیم در گیاهان مرتعی و خاک بر اساس گزارش (Howell and Cawthorne (1986), Salar (1991) Malakuty (1992), Dini (1992) به ترتیب $0/100$ gr $25-20$ Meq و $0/1-0/8$ (D.W) بوده است که در مقایسه با نتایج این تحقیق در

منطقه مورد بررسی مقادیر کلسیم خاک در محدوده نرمال قرار گرفته است. لذا کلسیم نیز با توجه موارد مذکور نمی‌تواند به‌عنوان آنتاگونیست رقابتی مس در مناطق مورد مطالعه مطرح باشد که این مطالعه با مطالعات (2013 b) Amininia and Rezaei Saber (2012)، همخوانی دارد.

میانگین مقادیر نرمال فسفر در خاک و گیاهان مرتعی بر اساس گزارش‌های (1986) Howell and Cawthorne (1991) Malakuti (1992) Salar Dini (1992) به ترتیب ۲۲-۳ ppm و ۰.۴٪-۱ (D.W) می‌باشد که در مقایسه با نتایج تحقیق کنونی در منطقه مورد بررسی مقادیر فسفر خاک در محدوده نرمال قرار داشته ولی با توجه به نتایج، مقادیر فسفر گیاهان منطقه مورد بررسی پایین‌تر از حد نرمال می‌باشند لذا فسفر نیز با توجه به نتایج به‌دست آمده نمی‌تواند به‌عنوان آنتاگونیست رقابتی مس در مناطق مورد مطالعه ایفای نقش نماید.

همچنین در این مطالعه مقادیر کبالت خاک و گیاهان بر اساس جداول بخش نتایج بر طبق مطالعات Espinoza et al (1991) و (1986) Howell and Cawthorne در محدوده نرمال قرار دارد که با مطالعات Amininia and Rezaei Saber (2012, 2013 a) مطابقت دارد.

نتیجه‌گیری

مس نقش برجسته‌ای در اعمال آنزیم‌های بدن داشته و کمبود آن می‌تواند بیماری‌های متعددی را در بین دام‌های یک منطقه ایجاد نماید. که خسارت وارده بیش‌تر و برجسته‌تر از بیماری‌های عفونی واگیردار می‌باشد و از نظر اقتصادی جبران‌ناپذیر است. سر منشا تهیه و تدارک مقادیر مس لازم برای موجودات زنده از خاک می‌باشد. مقادیر مس خاک نیز متأثر از شرایط اقلیمی منطقه مورد نظر و وجود برخی از عناصر کمیاب دیگر در خاک می‌باشد. در مجموع این چنین می‌توان نتیجه گرفت که با توجه به این‌که مقادیر مس و روی و آهن و گوگرد و مولیبدن خاک و گیاهان مرتعی پایین‌تر از مقادیر نرمال می‌باشد، لذا کمبود ثانویه که به دلیل افزایش آنتاگونیست‌های مس در خاک و گیاهان می‌باشد مطرح نبوده، چرا که مبین کمبود مس موجود در خاک و در نتیجه گیاهان مرتعی می‌باشد و موارد گزارش شده کمبود مس در موجودات زنده منطقه مرند می‌تواند اولیه باشد.

References

- Abbasnaghad, A., (2005), "*Agrology forgeologist*", Kerman: Bahonar Kerman universitypress. [In Persian].
- Altaher, H. M., (2001), "Factors affecting mobility of copper in soil-water matrices", Dissertation of the Ph.D, Virginia state university, Faculty of Polytechnic.
- Amininia, K., Rezaei Saber, AP., (2012), "Effect of climatic factors on its antagonist contents in the soil", *Journal of Animal and veterinary Advances*, 11 (20): 3709-3712. [In Persian].
- Amininia, K., Rezaei Saber, AP., (2013a), "Cobalt and zinc and their elation with copper contents in the soil", *Life science Journal*, 10 (3s): 558-561. [In Persian].
- Amininia, K., Rezaei Saber, AP., (2013b), "Evaluation of soil elements such as cu, fe and Mo and their relation with Ahar climate", *Life science Journal*, 10 (35): 562-565. [In Persian].
- Anderson, M. A., (1997), "Long term copper availability and adsorption in a Sludge-Amended davidson clay loam", *Blacksburg*, 1 (4): 268-288.
- Baibordi, M., (1987), "*Soil physical*", Tehran, Tehran university press. [In Persian].
- Bain, M. S., Spence, G. B., Jones, P. C., (1986), "An investigation of bovine serum copper levels in lincolnshire and south humberside", *Vet Rec*, 119: 593-595.
- Baligar, V. C., Fageria, N. K., He, Z. L., (2001), "Nutrient use efficiency in plants. *Soil sci. Plant Anat*, 32: 921-950.
- Brewer, G. J., (2000), "International programme on chemical safety", *J.Trace Elem*, 13: 249-254.
- Espinaoza, J. E., McDowell, L. R., Wilkinson, N. S., Conrad, J. H., Martin, F.G., (1991), "Forage and soil mineral concentration over a three- year period in a warm climate region of central florida", *Trace minerals*, 3: 1-9.
- Food and Nutrition Borard, (2001), "Vitamin K, arsenic, boron, chromium, copper, iodine, iron, manganese, molybdenum, nickel, silicon, vanadium, and zinc", *Jam Diet Assoc*, 101 (3): 294-301.
- Henry, D. F., (2004), "*Agrology catechism*", Tehran: Tehran university press.
- Howell, M. C., Cawthorne, J., (1987), "*Copper in animals and man*", Volume I (2th ed), New yourk: CRC. Press.
- Linder, M. C., Hazegh Azam, M., (1996), "Copper biochemistry and molecular biology", *Am. J. Clin. Nulr*, 63 (5): 797-781.
- Malakuty, M. J., (1991), "*Fertilizer and soil fertility*", Tehran: Tehran university press. [In Persian].
- Mercer, J. F., (2001), "The molecular basis of copper- transport disease, *Trends .Mol. Med*, 7 (2): 64-69.
- Milne, D. B., (1998), "Copper intake and assessment of copper status", *Am. J. Clin. Nutr*, 67 (5): 1041-1045. .
- Noory, M., (2001), "*Public research of Cu and Sel deficiency survey in West Azar baijan province*", Ahvaz: Shahid Chamran University Press. [In Persian].
- Noory, M., (2000), "Public research survey of soil and plant copper deficiency in Khuzestan province sheeps, Ahvaz: Shahid Chamran University Press.

- Nicholas, N.J.D., Advtan, A.B., (2001), "Trace elements in soil- plant animal system, (3 ed), Academic press.
- NoakAngela, G., Grant, F., Cameron, D., Chittleborough, D. J., (2000), Colloid movement through stable soils of low cation-exchange Capacity, Icealnd, *Environmental Science & Technology*, 34 (12): 2490-2497.
- Oestericher, P., Cousins, R. J., (1985), "Copper and zinc absorption in the rat: Mechanism of mutual antagonism", *J. Nutr*, 115 (1): 159
- Radstittis, S., Constable, P. D., Ken, W., Done, S. H., (2007), Veterinary medicin, text book of the disease of cattle, sheep, pigs, goats and Horses, (8th eds), New yourk: Elsevier Press.
- Rigol, A., Vidal, M., Salar Dini, A., (1992), "*Fertility soil*", Tehran: Tehran university press. [In Persian].
- Selinus, O., Alloway, B. J., Centeno, J. A., Finkelman, R. B., (2005), "Essentials of medical geology New yourk: Elsevier Academic Press.
- Wilhelmy Sergio, A. S., Duare, I. R., Flegal, A. R., (1996), "Distribution of colloidal trace metals in the San Francisco Bay Estuary", *Geochimica et Cosmochimica Acta.*, 24 (60): 4933-4944.