

تاثیر منابع مختلف کلسیم بر برخی از صفات کمی و کیفی در گیاه چای (*Camellia sinensis* L.)

مهسا طایفه^{۱*} - محمد معز اردلان^۲ - فرید باقری^۳

تاریخ دریافت: ۱۳۸۹/۳/۲۷

تاریخ پذیرش: ۱۳۹۲/۱/۲۰

چکیده

اسیدپته خاک، یکی از خصوصیات شیمیایی مهم خاک است که در رشد گیاه چای اهمیت خاصی دارد و جذب عناصر غذایی توسط گیاه و قابلیت استفاده از آنها را تحت تاثیر قرار می‌دهد. در این مطالعه تاثیر منابع مختلف کلسیم بر برخی از صفات کمی و کیفی گیاه چای، اسیدپته و هدایت الکتریکی خاک باغ چای بررسی شد. چای گیاهی با ریشه‌های سطحی است، این درختچه به دو شکل وحشی و پرورشی می‌روید. قسمت مورد استفاده بوته چای، برگ‌های گیاه می‌باشد که از نظر اقتصادی دارای اهمیت خاصی است. این آزمایش به صورت فاکتوریل با دو فاکتور نوع کود کلسیم‌دار و مقادیر مختلف در قالب طرح بلوک‌های کامل تصادفی با سه تکرار انجام شد. نوع کود کلسیمی شامل: کربنات کلسیم، دولومیت، اکسید کلسیم و کلرید کلسیم بود که در چهار سطح (صفر، ۱، ۲ و ۳ گرم کلسیم بر کیلوگرم خاک) با سه تکرار به خاک اضافه شدند. نتایج تجزیه واریانس داده‌های مربوط به اثر کود کلسیم‌دار بر اسیدپته خاک نشان داد که فقط نوع کود کلسیم‌دار بر اسیدپته خاک در سطح احتمال یک درصد معنی‌دار می‌باشد. همچنین نتایج تجزیه واریانس داده‌های مربوط به اثر کود کلسیم‌دار بر هدایت الکتریکی خاک نشان داد که نوع کود کلسیم‌دار، سطح کودی و اثرات متقابل نوع کود و سطح کود بر هدایت الکتریکی خاک در سطح یک درصد معنی‌دار بوده است. اما اثر منابع مختلف کلسیم بر صفات کمی و کیفی گیاه چای در مدت اجرای آزمون (سه ماهه) اختلاف معنی‌داری را ایجاد نکرد.

واژه‌های کلیدی: ترکیبات کلسیم‌دار، هدایت الکتریکی، اسیدپته، *Camellia sinensis*

مقدمه

های اسیدی می‌تواند جذب کند، به همین علت چای گیاهی اسیدی پسند است و رشد و نمو آن تنها در خاک‌های اسیدی امکان پذیر است (۱). به وجود آمدن حالت اسیدی در خاک، محدودیت‌هایی را به طور مستقیم یا غیر مستقیم برای رشد گیاه به وجود می‌آورد. مهم‌ترین آنها شامل سمیت عناصری چون آهن، آلومینیوم، منگنز، کاهش قابلیت جذب برخی از عناصر غذایی و کاهش فعالیت برخی از موجودات مفید خاک می‌باشد. بنابراین خاک‌های اسیدی نیاز به اصلاح دارند. یکی از روش‌های ساده در استفاده از خاک‌های اسیدی، انتخاب گیاهی است که با اسیدپته پایین خاک سازگار باشد (۷). تعداد زیادی از گیاهان بومی در خاک‌های اسیدی رشد می‌کنند که حاوی غلظت بالایی از آلومینیوم قابل دسترس است. برای این گونه گیاهان آلومینیوم می‌تواند یک عنصر مفید در نظر گرفته شود، زیرا زمانی که غلظت بالایی از آلومینیوم وجود دارد، رشد برآورد شده در حد رشد متوسط است (۲). به طوری که چای تجمع‌دهنده آلومینیوم است و قابلیت انتقال آلومینیوم از خاک به برگ چای و چای دم کرده و سپس بدن انسان وجود دارد (۹). یکی دیگر از راه‌های

چای (*Thea sinensis* L.) از خانواده تیاسه، گیاهی دولپه و همیشه سبز است. باغ‌های چای، منحصراً در شمال کشور احداث شده‌اند. استان گیلان از نظر کشت و صنعت مقام اول را در کشور دارد. چای گیاهی است که نیاز فراوان به عناصر سنگین چون منگنز، آهن و آلومینیوم دارد. (۱۸).

آبشویی خاک توسط باران سبب خروج نمک‌های محلول سطح خاک می‌شود، در حالی که خاک موجود در زیر لایه‌های سطحی خنثی یا قلیایی باقی می‌ماند و با توسعه هوازدگی و آبشویی به تدریج تمام نیم‌رخ خاک اسیدی می‌گردد. گیاه چای عناصر را تنها در محیط

۱- دانش آموخته کارشناسی ارشد گروه خاکشناسی، گرایش شیمی خاک و حاصلخیزی خاک و تغذیه گیاه، دانشکده کشاورزی، دانشگاه تهران
* - نویسنده مسئول: (Email: Mahsa_taiefeh82@yahoo.com)
۲- استاد گروه خاکشناسی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه تهران
۳- سرپرست آزمایشگاه خاک و آب پژوهشکده چای لاهیجان و مربی گروه خاکشناسی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه گیلان

کردند. آنها مشاهده کردند که استفاده از مواد آهکی، مقدار عناصر سنگین و میکرو را کاهش می دهد که این امر به دلیل قابلیت دسترسی کمتر این عناصر در اسیدپته بالاتر ذکر شد. رکس (۱۶) اثر مواد آهکی را بر فراورده های مختلف کشاورزی مورد بررسی قرار داد. او طی تحقیقاتی طولانی مدت بر روی مواد آهکی نتیجه گرفت، زمانی که اسیدپته خاک افزایش می یابد، غلظت عناصر مس و روی در گیاهان کاهش می یابد. همچنین بیان کرد که کاهش هر کدام از این عناصر سنگین و میکرو بستگی به مقدار افزایش اسیدپته خاک دارد. او دلیل این امر را قابلیت جذب کمتر این عناصر در اسیدپته های بالاتر دانست.

آنتاکوماراسومی (۸) در مطالعه تأثیر سطوح مختلف آهک (CaCO_3) بر خصوصیات شیمیایی خاک در باغ های چای سریلانکا و کنیا به صورت انکوباسیون به روش بافیری به این نتیجه رسیدند که واکنش آهک با خاک تقریباً طی مدت یک ماه انجام می گیرد و افزایش آهک به خاک، اسیدپته را به طور مستقیم افزایش داده است. هدف از این تحقیق، بررسی شرایط بهینه کود دهی به منظور اصلاح خاک های اسیدی زمین های چای و افزایش سطح حاصلخیزی خاک است، اسیدپته مناسب باعث تأمین عناصر ضروری قابل دسترس از جمله منیزیم و کاهش اثرات سمی فلزات سنگینی چون آلومینیوم و منگنز و آهن در خاک باغ های چای می شود.

مواد و روش ها

این طرح به صورت فاکتوریل با دو فاکتور نوع کود کلسیم دار و سطوح کودی در قالب طرح بلوک های کامل تصادفی با سه تکرار در قطعه ۲۲ باغ چای ایستگاه تحقیقات چای فشالم (فومن) وابسته به مرکز تحقیقات کشور واقع در استان گیلان انجام شد. منطقه مورد نظر در ۱۲ کیلومتری جاده رشت به فومن واقع شده است. طول جغرافیایی منطقه ۲۵° ۴۵'، و عرض جغرافیایی آن ۲۵° ۳۷' و ارتفاع از سطح دریا (۳-)، شیب متوسط دو درصد و جهت شیب، شمال به جنوبی باشد. حداقل دمای ۱۰ ساله ۳- درجه سانتی گراد، حداکثر دمای مطلق ۳۵ درجه سانتی گراد، رطوبت نسبی تابستانه ۷۷٪، حداکثر رطوبت نسبی ۹۸٪ و میزان بارندگی سالانه ۱۲۰۰ میلی متر می باشد. این طرح به مدت چهار ماه از تاریخ ۱۳۸۸/۵/۵ لغایت ۱۳۸۸/۸/۳۰ بر روی بوته های چای بالغ و از نوع هیبرید چینی به اجرا در آمد. برای هر تیمار دو ردیف بوته چای در سه تکرار و بین کرت ها یک ردیف بوته چای به عنوان حاشیه در نظر گرفته شد. طرح در مجموع در ۴۸ پلات ۱۲ متر مربعی (۴×۳ متری) اجرا شد. تیمارهای حاوی ترکیبات کلسیم دار شامل: کرنات کلسیم، دولومیت، اکسید کلسیم و کلرید کلسیم در چهار سطح صفر، ۱، ۲ و ۳ گرم کلسیم بر کیلوگرم خاک بود و اعمال تیمارها به صورت اضافه شدن

اصلاح خاک های اسیدی و افزایش اسیدپته آن، استفاده از مواد آهکی می باشد (۱۰).

طبیعت اسیدی خاک های باغ چای به گونه ای است که آهک دادن به آن یک حسن محسوب می شود و مشخص شده است که اضافه کردن کود منیزیم دار حاوی مقدار کمی آهک، محصول چای را افزایش می دهد. افزودن مقدار کمی کرنات کلسیم به محلول غذایی، نیتروفیکاسیون آمونوم را تحریک کرده در نتیجه بوته ها سریع تر رشد کرده و کلسیم نیز جذب گیاه نمی شود، ولی اسیدپته خاک را افزایش می یابد (۱۲). در اثر کمبود کلسیم مخصوصاً در خاک های اسیدی باغ چای، به علت تحرک کم این عنصر در گیاه، ابتدا شاخه های جوان و برگ ها متأثر می شود، در این حالت برگ ها به اندازه طبیعی رشد نکرده، زرد شده و به پشت می پیچند. در بعضی مواقع منجر به مرگ بوته ها می شوند (۱۰).

فاطمی چوکامی (۶) اثر اسیدپته را بر رشد نهال های چای بررسی نمود و به منظور تعیین تأثیر اسیدپته خاک بر رشد نهال های چای، تحقیق خود را در خاک لومی و شنی به صورت گلدانی انجام داد. نتایج آزمایش نشان داد که اثر تیمارهای اسیدپته بر روی ارتفاع ساقه و وزن تر کل گیاه چای معنی دار نبودند، اما عکس العمل ارتفاع ساقه در تیمار با اسیدپته ۴/۵ و وزن تر کل با اسیدپته ۴ نسبت به سایر تیمارها بیشتر بود. فونگ و وونگ (۱۱) شکل های مختلف کلسیم را جهت کاهش آلومینیوم و فلوراید در گیاه چای بررسی کردند. بررسی نتایج آزمایشات آنها نشان داد که با افزایش اسیدپته خاک، غلظت عناصری مثل کلسیم، آلومینیوم، روی، سدیم و منیزیم در گیاه به تدریج کاهش می یابند، اما تفاوت معنی داری در غلظت مس موجود در گیاه مشاهده نشد، بعلاوه مشخص شد که میزان هدایت الکتریکی خاک در تیمارهای اکسید کلسیم، کرنات کلسیم، سولفات کلسیم و هیدروکسید کلسیم کاهش می یابد اما در مورد کلرید کلسیم هدایت الکتریکی خاک افزایش یافت و با توجه به مقادیر اضافه شده به خاک، اسیدپته خاک در محدوده ۴ و ۴/۵ تغییر نمود.

تسادیلاز و همکاران (۱۷) در آزمایشی مشاهده کردند که بعد از آهک دهی به خاک اسیدی مقدار عناصر آهن، مس و روی موجود در خاک کاهش یافته و این عناصر همبستگی منفی و معنی داری با اسیدپته خاک نشان دادند. البته در مطالعه ای دیگر، ابراهیمی و همکاران (۱۳۸۱) تأثیر دو نوع ماده آهکی (سنگ آهک و صدف دریایی) را برای تأمین نیاز آهکی و افزایش اسیدپته خاک باغ چای مقایسه کردند. نتایج بررسی آنها نشان داد که هر دو اصلاح کننده، اسیدپته خاک را افزایش دادند و در مدت حداقل یک و حداکثر شش ماه، اسیدپته خاک اصلاح شد اما از نظر اماری تفاوت معنی داری بین دو اصلاح کننده مشاهده نشد.

وونگ و همکاران (۱۹) فلزات سنگین قابل دسترس گیاه را در یک خاک لومی که توسط مواد آهکی اصلاح شده بود، بررسی

اسیدیته خاک، اثر معنی داری داشته و مطابق جدول ۵ بیشترین مقادیر اسیدیته خاک مربوط به تیمارهای آهک با اسیدیته = $4/93$ ، دولومیت با اسیدیته = $4/89$ و اکسید کلسیم با اسیدیته = $4/89$ می باشد (شکل ۱). مقایسه میانگین‌های اثر نوع کود کلسیم دار به روش دانکن باسطح احتمال ۵٪ در جدول ۵ نشان داده شده است. همچنین نتایج تجزیه واریانس داده های مربوط به اثر کود کلسیم دار بر هدایت الکتریکی خاک در جدول ۴ نشان می دهد که نوع کود کلسیم دار (شکل ۳) و سطح کودی (شکل ۴) و اثرات متقابل نوع کود و سطح کود بر هدایت الکتریکی خاک (شکل ۵) در سطح یک درصد معنی دار است و با توجه به شکل ۵ سطح دوم و سوم کلرید کلسیم به ترتیب $4/534$ و $6/459$ دسی زیمنس بر متر، بالاترین میزان شوری را ایجاد نمود که دلیل این امر را می توان به حلالیت بالای کلرید کلسیم ($74/5$ g/100ml در ۲۰ درجه سانتی گراد) و وجود یون کلراید نسبت داد و در اثر هدایت الکتریکی بالا، اکثر بوته های چای در کرت های حاوی کلرید کلسیم خشک شدند (۱۱). جدول ۶ نیز مقایسه میانگین‌های اثر متقابل نوع کود و سطح کود بر اسیدیته و هدایت الکتریکی خاک به روش دانکن با سطح احتمال ۵ درصد نشان می دهد.

نتایج تجزیه آماری داده ها نشان داد که ترکیبات کلسیم دار در مدت انجام آزمایش بر روی غلظت عناصر و فلزات سنگین موجود در گیاه، اختلاف معنی داری نداشت. از آنجایی که برگ های جوان، مورد آزمایش قرار گرفتند، این امر شاید به دلیل تحرک کم فلزات سنگین در گیاه باشد، زیرا منگنز و روی در گیاه تحرک کمی دارند و آهن و مس کاملاً بی تحرک اند، بر همین اساس، انتقال این عناصر به قسمت های جوان گیاه کمتر بوده و کمبود این عناصر در بخش های جوانتر گیاه قابل تشخیص است.

به طوری که غلظت این عناصر با سن گیاه در برگ های پیر افزایش می یابد. اما عناصری مانند پتاسیم، ازت و گوگرد که تحرک بالایی دارند، از برگ پیر به برگ جوان منتقل می شوند (۱۹). البته در دراز مدت ممکن است نتایج متفاوتی حاصل شود، به طوری که آنان و همکاران (۹) مقادیر مختلف آهک (CaO) را مورد بررسی قرار داد. نتایج بدست آمده نشان داد که در تیمار های آهک، اسیدیته خاک طی ۱۲ ماه از $4/1$ به حدود $4/5$ تغییر کرد و مقدار منیزیم و کلسیم و پتاسیم تبدالی نیز نسبت به تیمار شاهد افزایش یافت ولی اختلاف معنی دار نبوده است. آهک دهی، غلظت آلومینیوم را در برگ ها زمانی که غلظت کلسیم و منیزیم در برگ ها زیاد شده بودند، کاهش داد. همچنین حمید و همکارانش (۲۰۰۶) عوامل موثر بر اسیدیته خاک را در برگ چای، بررسی کردند و نتایج آنها نشان داد که بعد از سه سال، ترکیبات سولفور دار توانست اسیدیته خاک را کم کند (۱۴).

به خاک و مخلوط کردن تا عمق پنج سانتی متر انجام شد. قبل از اعمال تیمارها نمونه برداری خاک انجام شد و برخی خصوصیات فیزیکی و شیمیایی آن اندازه گیری شد (جدول ۱).

بعد از قطعه بندی زمین، اعمال تیمارها در پنجم مرداد ۱۳۸۸ آغاز شد. بعد از گذشت یک ماه، به طور پی در پی طی مدت سه ماه، برداشت گیاه با ماشین برگ چین و نمونه برداری خاک (توسط آگر) انجام شد. برداشت گیاه چای زمانی صورت گرفت که ارتفاع برگ ها به اندازه یک غنچه و دو برگ رسیدند و تعداد یک غنچه و دو برگ در هر کرت به طور تصادفی به روش کادر اندازی در سطح $0/25$ مترمربع شمرده شدند و عملکرد سبز برگ های چای در هر پلات با ترازو اندازه گیری شد. نمونه های گیاه چای نیز پس از شستشو با آب مقطر درون آون با دمای 65 درجه سانتی گراد به مدت 48 ساعت قرار داده شد. پس از خشک شدن، نمونه ها توسط آسیاب برقی پودر شدند و سپس نمونه های پودر شده جهت انجام آزمایش های مختلف به روش اکسیداسیون تر عصاره گیری شدند. در این بررسی اندازه گیری اسیدیته خاک با آب مقطر به نسبت $1:2/5$ با استفاده از اسیدیته متر قرائت گردید. هدایت الکتریکی در عصاره گل اشباع خاک توسط دستگاه هدایت سنج اندازه گیری شد و بافت خاک به روش هیدرومتری اندازه گیری شد. برای اندازه گیری کلسیم و منیزیم در عصاره گیاه به منظور جلوگیری از مزاحمت عناصری مانند فسفر و آلومینیوم در کلات کردن کلسیم و منیزیم از ترکیب کلرید استرانسیوم به نسبت $1:100$ استفاده شد و سپس به روش جذب اتمی قرائت شدند. عناصر کم مصرف گیاه نیز در عصاره گیاهی به روش جذب اتمی قرائت گردید (۳). تجزیه و تحلیل داده ها با استفاده از نرم افزار MSTAT-C و رسم نمودار ها با نرم افزار Excel انجام شد.

نتایج و بحث

نتایج تجزیه واریانس داده های مربوط به اثر کود کلسیم دار بر گیاه چای نشان می دهد که اثر تیمار نوع کود کلسیم دار و سطوح کود کلسیم دار و اثر متقابل آنها بر عملکرد میزان ماده خشک و یک غنچه و دو برگ گیاه چای معنی دار نمی باشد (جدول ۲). همچنین نتایج تجزیه واریانس داده های مربوط به اثر کود کلسیم دار بر فسفر، کلسیم، منیزیم، مس، روی، آهن، فلوراید و آلومینیوم در برگ گیاه چای نشان می دهد که نوع و سطح کود کلسیم دار و اثر متقابل آنها بر مقدار این عناصر در برگ گیاه چای تاثیر معنی داری ندارد (جدول ۳). اما نتایج تجزیه واریانس داده های مربوط به اثر کود کلسیم دار بر اسیدیته خاک نشان می دهد که فقط تیمار نوع کود کلسیم دار بر اسیدیته خاک در سطح یک درصد معنی دار می باشد و تیمار سطوح کودی کلسیم دار و اثر متقابل نوع کود و سطوح کودی بر اسیدیته خاک معنی دار نمی باشد (جدول ۴). اعمال کودهای کلسیم دار بر

جدول ۱- برخی از خصوصیات خاک منطقه مورد آزمایش

بافت خاک	درصد رس	اسیدیته آب مقطر ۱:۲/۵	هدایت الکتریکی گل اشباع خاک (dS/m)
لومی رسی شنی	۲۳/۲	۴/۶	۱/۱

جدول ۲- نتایج تجزیه واریانس اثر کود کلسیم دار بر ویژگی های عملکرد، میزان ماده خشک و یک غنچه و دو برگ گیاه چای

منابع تغییرات	درجه آزادی	عملکرد	میزان ماده خشک	یک غنچه و دو برگ
بلوک	۲	۱۸/۱۸۶۲	۱/۱۷۰۵	۵/۶۱۶۸
نوع کود کلسیم دار	۳	۱/۹۷۴۱ ^{NS}	۰/۶۳۴۴ ^{NS}	۲/۱۶۹۰ ^{NS}
سطح کودی	۳	۰/۶۳۶۳ ^{NS}	۱/۵۹۹۹ ^{NS}	۰/۷۰۷۹ ^{NS}
نوع کود کلسیمی × سطح کودی	۹	۰/۲۹۰۰ ^{NS}	۱/۳۴۰۴ ^{NS}	۱/۰۱۸۱ ^{NS}
خطا	۳۰	۰/۱۷۴	۰/۸۵۵	۳۳۷/۸۹۶
% CV		۲۰/۴۶	۳/۸۴	۲۱/۸۹

***، ** و * NS به ترتیب معنی دار در سطح یک درصد، معنی دار در سطح پنج درصد و غیر معنی دار

جدول ۳- نتایج تجزیه واریانس اثر کود کلسیم دار بر میزان عناصر P, Mg, Ca, Al, F, Zn, Mn, Cu, Fe بر گیاه چای

منابع تغییرات	درجه آزادی	Ca	Mg	P	Al	F	Zn	Fe	Cu	Mn
بلوک	۲	۰/۷۰۱۰	۷/۴۵۳۱	۴/۸۶۱۴	۰/۰۷۴۳	۰/۲۰۸۲	۰/۱۲۵۳	۴/۵۲۹۶	۴/۱۹۱۰	۱۰/۴۶۹۱
نوع کود کلسیم دار	۳	۲/۴۴۹۳ ^{NS}	۰/۵۲۰۵ ^{NS}	۰/۴۵۲۳ ^{NS}	۰/۹۹۲۳ ^{NS}	۱/۷۳۳ ^{NS}	۰/۳۳۹۲ ^{NS}	۰/۸۸۵۱ ^{NS}	۰/۰۹۳۳ ^{NS}	۰/۸۲۶۱ ^{NS}
سطح کودی	۳	۱/۳۳۰۳ ^{NS}	۰/۳۲۷۳ ^{NS}	۰/۵۵۶۹ ^{NS}	۰/۷۸۹۸ ^{NS}	۰/۳۲۶۴ ^{NS}	۲/۵۰۱۱ ^{NS}	۰/۹۸۳۱ ^{NS}	۱/۰۰۵۶ ^{NS}	۰/۴۱۱۷ ^{NS}
نوع کود × سطح کود	۹	۱/۹۱۱۲ ^{NS}	۱/۶۳۴۹ ^{NS}	۱/۳۳۶۱ ^{NS}	۱/۲۵۱۴ ^{NS}	۰/۷۴۷۳ ^{NS}	۱/۹۵۰۳ ^{NS}	۱/۰۸۱۷ ^{NS}	۱/۳۳۹۹ ^{NS}	۰/۵۸۱۹ ^{NS}
خطا	۳۰	۰/۰۰۶	۰/۰۰۲	۰/۰۰۱	۵۸۴/۹۵۷	۰/۱۱۲	۲/۲۸۲	۴۹/۹۷۴	۳/۶۷۶	۲۱۵۶/۷۷۶
% CV		۹/۹۸	۱۳/۲۶	۸/۴۲	۱۷/۳۷	۲۳/۴۸	۹/۰۴	۹/۹۵	۹/۶۴	۱۵/۷۸

***، ** و * NS به ترتیب معنی دار در سطح یک درصد، معنی دار در سطح پنج درصد و غیر معنی دار

جدول ۴- نتایج تجزیه واریانس اثر کود کلسیم دار بر مقادیر pH و EC خاک

منابع تغییرات	درجه آزادی	اسیدیته	هدایت الکتریکی
بلوک	۲	۰/۸۴۵	۱/۰۶۵۷
نوع کود کلسیم دار	۳	۱۹/۰۱۱۸ ^{**}	۴۰/۹۷۵۹ ^{**}
سطح کودی	۳	۱/۲۵۲۴ ^{NS}	۸/۲۱۴۳ ^{**}
نوع کود کلسیم دار × سطح کودی	۹	۲/۱۸۵۹ ^{NS}	۶/۶۸۶۷ ^{**}
خطا	۳۰	۰/۰۷۶	۱۰۵۴۴۱۳۱۹۵۰
% CV		۵/۸۶	۲۱/۴۷

***، ** و * NS به ترتیب معنی دار در سطح یک درصد، معنی دار در سطح پنج درصد و غیر معنی دار

جدول ۵- مقایسه میانگین های اثر نوع کود کلسیم دار به روش دانکن با سطح احتمال ۵٪

نوع کود	اسیدیته خاک	هدایت الکتریکی خاک
کلرید کلسیم	۴/۲۰ ^b	۸۹۲۳/ ^b
دولومیت	۴/۸۶۷ ^a	۱/۷۰۱ ^b
آهک	۴/۹۲۵ ^a	۲/۶۹۰ ^a
اکسید کلسیم	۴/۸۹۲ ^a	۲/۶۶۵ ^a

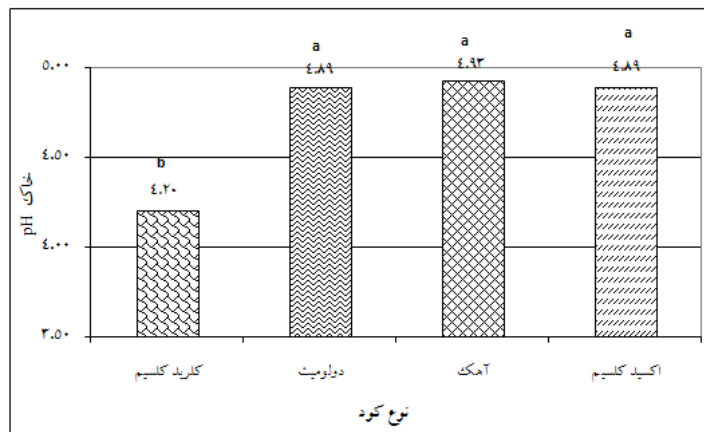
حروف مشابه در هر ستون نشانه عدم وجود اختلاف آماری است.

جدول ۶- مقایسه میانگین‌های اثر متقابل نوع کود و سطح کود بر مقادیر pH و EC خاک به روش دانکن با احتمال ۵ درصد

هدایت الکتریکی خاک	اسیدیته خاک	نوع کود X سطح کود
۷۰۶/۷ ^c	۴/۶۰۰ ^{bc}	Cl ₀
۴۵۳۳ ^b	۴/۱۶۷ ^{cd}	Cl ₁
۶۴۶۰ ^a	۴/۰۰۰ ^d	Cl ₂
۷۶۴۳ ^a	۴/۳۳۰ ^d	Cl ₃
۷۸۱/۷ ^c	۴/۷۶۷ ^b	Do ₀
۷۴۱/۷ ^c	۴/۷۶۷ ^b	Do ₁
۲۳۰۲ ^c	۴/۹۶۷ ^{ab}	Do ₂
۸۵۰ ^c	۴/۹۶۷ ^{ab}	Do ₃
۱۳۷۱ ^c	۴/۷۰۰ ^b	Li ₀
۵۶۱/۳ ^c	۴/۷۶۷ ^b	Li ₁
۱۰۶۱ ^c	۴/۹۳۳ ^{ab}	Li ₂
۱۳۴۱ ^c	۵/۳۰۰ ^a	Li ₃
۸۵۳/۷ ^c	۴/۶۳۳ ^{bc}	Ox ₀
۹۶۸ ^c	۴/۹۰۰ ^{ab}	Ox ₁
۹۳۶/۳ ^c	۴/۹۳۳ ^{ab}	Ox ₂
۸۲۶/۳ ^c	۵/۱۰۰ ^{ab}	Ox ₃

حروف مشابه در هر ستون نشانه عدم وجود اختلاف آماری است.

(Cl) : کلرید کلسیم، (Do) : دولومیت، (Li) : آهک، (Ox) : اکسید کلسیم

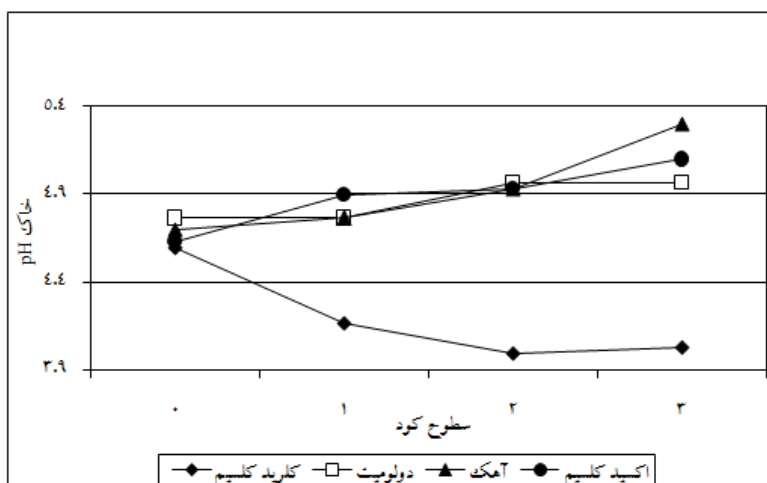


شکل ۱- اثر نوع کود بر pH خاک

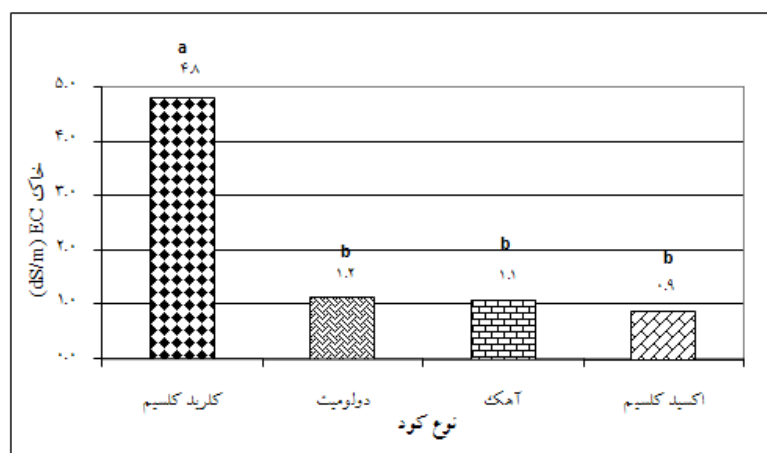
چای و خصوصیات خاک در بنگلادش مقایسه نمودند. نتایج آنها نشان داد که فقط اسیدیته خاک، با افزایش میزان آهک و دولومیت افزایش یافته است. کریشناییلای و همکاران (۱۵) اثر دولومیت را بر خاک چای بررسی کردند و نتایج نشان داد که دولومیت در افزایش اسیدیته خاک موثر است و باعث تغییر میزان آزاد سازی منیزیم قابل دسترس در خاک می شود که میزان این تغییر به مقادیر استفاده از دولومیت، مدت زمان و نوع خاک بستگی دارد.

همچنین یاییلی آبان (۲۰) تجمع فلزات سنگین را در خاک و گیاه چای بررسی نمود. نتایج او همبستگی منفی بین اسیدیته و قابلیت دسترسی مس و سرب و روی و منگنز و آلومینیوم در گیاه چای نشان داد. همچنین نتایج آزمایش ها نشان دادند که برگ های گیاه چای در خاک های حاوی غلظت بالایی از فلزات سنگین، علائم سمیت را نشان می دهد.

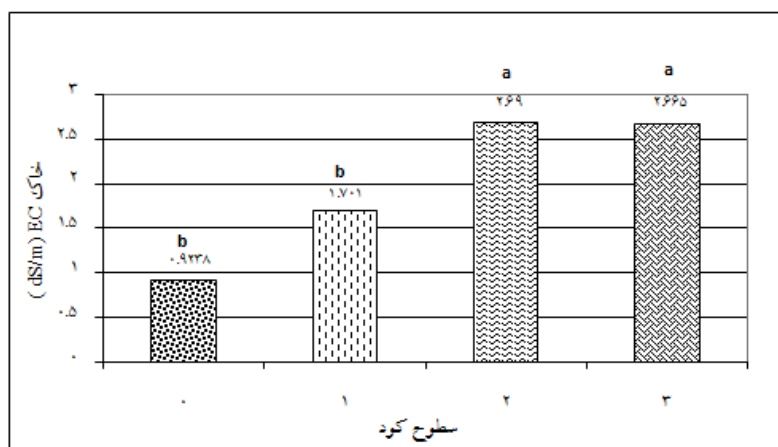
غلام کبریا و همکاران (۱۳) اثر آهک و دولومیت را بر عملکرد



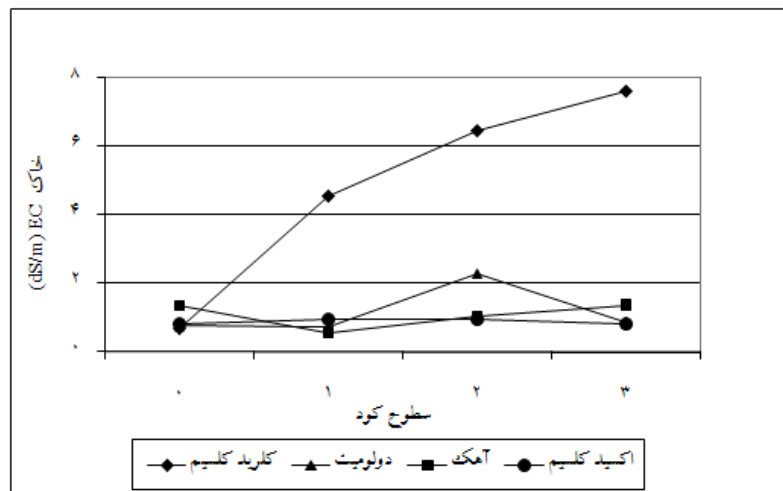
شکل ۲- اثر نوع کود بر pH خاک



شکل ۳- اثر نوع کود بر EC خاک



شکل ۴- اثر سطوح کود بر EC خاک



شکل ۵- اثر متقابل نوع کود X سطوح کود بر EC خاک

خاک معمولاً کامل نمی شود و مستلزم زمان طولانی است و سرعت واکنش با اسیدیته، اندازه ذرات سنگ آهک و انحلال پذیری عامل آهکی تغییر می کند (۴).

بنابر این می توان نتیجه گرفت که تیمار نوع کود کلسیم دار و سطوح کود کلسیم دار و اثر متقابل آنها بر گیاه در دراز مدت می تواند موثر باشد اما تاثیر این عوامل بر خاک در مدت کوتاه تر بیشتر است. زیرا واکنش های آهکی مزرعه به علت نقص در مخلوط کردن آن با

منابع

- ۱- ابراهیمی ر. داوودی م. ج. و ملکوتی م. ج. ۱۳۸۰. ضرورت اصلاح اسیدیته خاک های اسیدی زیر کشت چای. نشریه فنی ۲۰۳.
- ۲- ابراهیمی ر. عزیزی پ. و میر نیا خ. ۱۳۷۸. اصلاح اسیدیته و برآورد نیاز آهکی خاک های خیلی اسیدی در چایکاری غرب گیلان. مجموعه مقالات اولین همایش بین المللی چای. ۲۴۶ صفحه.
- ۳- امامی ع. ۱۳۷۵. روش های تجزیه شیمیایی گیاه. جلد اول. نشریه شماره ۹۸۲. موسسه تحقیقات خاک و آب.
- ۴- خسروانی م. ۱۳۷۶. چینه شناسی ایران. انتشارات دانشگاه تهران.
- ۵- علی احمائی م. و بهبهانی زاده ع. ۱۳۷۲. روش های تجزیه شیمیایی خاک. جلد اول. نشریه ۸۹۳.
- ۶- فاطمی چوکامی ع. ۱۳۸۳. بررسی اثر اسیدیته بر رشد نهال های چای. مجله علمی و فنی چای. شماره ۳.
- ۷- فرید ر. و خردادپور گ. ۱۳۸۸. ضرورت مصرف آهک در باغ چای جهت افزایش تولید. مجله علمی فنی چای. دوره دوم. شماره ۷.
- 8- Anantacumarasumay S. and Baker R.M. 1991. Effect of increasing levels of lime (caco₃) on soil chemical properties of acid soils. Tea Journal of Srilanka, 60:4-15.
- 9- Ashan Q. 2000. Effect of different doses of lime (CaO) on growth of vegetatively propagated cutting of tea. Tea Journal of Bangladesh, 36(1-2):1-6.
- 10- Dong D., Xie Z., Du Y., Liu C. and Wang S. 1999. Influence of soil pH on alluminium availability in the soil and alluminium in tea leaves. Communications in Soil Science and Plant Analysis, 30:873-883.
- 11- Fung K.F. and Wong M.H. 2004. Application of different forms of calcium to tea soil to prevent aluminium and flurine accumulation. Journal of Food and Agriculture Science, 84:1496-1477.
- 12- Ghosh Hajra N. 2001. Tea Cultivation Comprehensive Treatise. IBCD, Lucknow, U.P.
- 13- Golam Kibria A.K.M., Udder F. and Kuma Saha A. 1995. A comparative study on the efficiency of lime and dolomite on the yield of tea and soil properties. Journal of Plant and Soil, 60(2):52-61.
- 14- Hamid F.S., Ahmad T., Khan B.M., Waheed A. and Ahmad N. 2006. Effect of soil pH in rooting and growth of tea cuttings (*Camellia sinensis* L.) at nursery level. Pakistan. Journal of Botony, 38(2):293-300.
- 15- Krishnapillai S., Jeyachandrah N. and Balakrishnan T. 1992. Effect of dolomite on soil reaction and nutrient availability in tea soils. Journal of Plant and Soil, 60(1):4-14.
- 16- Rex M. 2000. Blastfurnace and steel slags as liming materials for sustainable agricultural production. European Slag

- Conference, EUROSLAG Publication, 1:137-149.
- 17- Tsadilas C., Samaras V., Simonis A. and Setatou H. 2002. Changes in DTPA-extractable iron, zinc, manganese and copper after limming. *Plant and Soil*, 162:211-217.
- 18- Willson KC. and Clifford M.N. 1999. *Tea Cultivation to Consumption*-CABI. Publishing, Landon, UK, 227-267.
- 19- Wong J.W.C, Lai K.M., Su D.S. and Fang M. 2001. Availability of heavy metals for brassica chinensis growth in an acidic loamy soil amended with domestic and industrial sewage sludge. *Journal of Water, Air and Soil Pollution*, 128:339-353.
- 20- Yaylalı Abanuz G. and Tüysüz N. 2009. Heavy metal contamination of soils and tea plants in the eastern Black Sea region, NE Turkey. *Environmental Earth Sciences*, 59:131-144.
- 21- Yemane M., Chandravanishi B.S. and Wondimu T. 2008. Levels of essential and non_essential metals in leaves of the tea plant (*camellia sinensis L.*) and soil of wushwush farms, Ethiopia. *Journal of Food Chemistry*, 107:1236-1243.