



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

مهسا طایفه<sup>۱\*</sup> - محمد معز اردلان<sup>۲</sup> - فرید باقری<sup>۳</sup>

تاریخ دریافت: ۱۳۸۹/۳/۲۷

تاریخ پذیرش: ۱۳۹۲/۱/۲۰

### چکیده

اسیدیته 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 تأثیر قرار می‌دهد. در این مطالعه تأثیر منابع مختلف کلسیم بر برخی از صفات کمی و کیفی گیاه چای، اسیدیته و هدایت الکتریکی خاک باع 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 اسیدیته خاک نشان داد که فقط نوع کود کلسیم‌دار بر اسیدیته خاک در سطح احتمال یک درصد معنی دار 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 معنی دار بوده است. اما اثر منابع مختلف کلسیم بر صفات کمی و کیفی گیاه چای در مدت اجرای آزمون (سه ماهه) اختلاف معنی داری را ایجاد نکرد.

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

### مقدمه

های اسیدی می‌تواند جذب کند، به همین علت چای گیاهی اسید 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. مهم ترین آنها شامل سمیت عناصری چون آهن، آلومینیوم، منگنز، کاہش قابلیت جذب برخی از عناصر غذایی و کاہش فعلیت 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 اسیدیته 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 متوجه است (۲). به طوری که چای تجمع دهنده 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 (L.) از خانواده تیاسه، گیاهی دولپه و همیشه سبز است. باغ‌های چای، منحصرًا در شمال کشور احداث شده اند. 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).

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

- دانش آموخته کارشناسی ارشد گروه خاکشناسی، گرایش شیمی خاک و حاصلخیزی خاک و تغذیه گیاه، دانشکده کشاورزی، دانشگاه تهران

(\*\*- نویسنده مسئول: Mahsa\_taiefeh82@yahoo.com)

- استاد گروه خاکشناسی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه تهران

- سرپرست آزمایشگاه خاک و آب پژوهشکده چای لاهیجان و مری 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 اسیدیته 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 اسیدیته 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 اسیدیته خاک دارد. او دلیل این امر را قابلیت جذب کمتر این عناصر در اسیدیته های بالاتر دانست.

آناتاکوماراسومی (۸) در مطالعه تأثیر سطوح مختلف آهک بر خصوصیات شیمیایی خاک در باغ های چای سریلانکا و کنیا به صورت انکوباسیون به روش بافری به این نتیجه رسیدند که واکنش آهک با خاک تقریباً طی مدت یک ماه انجام می گیرد و افزایش آهک به خاک، اسیدیته را به طور مستقیم افزایش داده است. هدف از این تحقیق، بررسی شرایط بهینه کود دهنی به منظور اصلاح خاک های اسیدی زمین های چای و افزایش سطح حاصلخیزی خاک است، اسیدیته مناسب باعث تأمین عناصر ضروری قابل دسترس از جمله مینیزیم 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<sup>۱</sup> ۲۵°۴۵' و عرض جغرافیایی آن<sup>۲</sup> ۳۷°۲۵' ارتفاع از سطح دریا (-۳)، شب متوسط دو درصد و جهت شیب، شمال به جنوبی باشد. حداقل دمای ۱۰ ساله -۳ درجه سانتی گراد، حداقل دمای مطلق ۳۵ درجه سانتی گراد، رطوبت نسبی تابستانه ۷۷٪، حداقل 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 هیرید 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 (۴۸ متری) اجرا شد. تیمارهای حاوی ترکیبات کلسیم دار شامل: کربنات 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 اسیدیته 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 مینیزیم دار حاوی مقدار کمی آهک، محصول چای را افزایش می دهد. افزودن مقدار کمی کربنات کلسیم به محلول غذایی، نیتریفیکاسیون آمونیوم را تحریک کرده در نتیجه بوته ها سریع تر رشد کرده و کلسیم نیز جذب گیاه نمی شود، ولی اسیدیته 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 متاثر 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 اسیدیته را بر رشد نهال های چای بررسی نمود و به منظور تعیین تأثیر اسیدیته خاک بر رشد نهال های چای، تحقیق خود را در خاک لومی و شنی به صورت گلدنی انجام داد. نتایج آزمایش نشان داد که اثر تیمارهای اسیدیته بر روی ارتفاع ساقه و وزن ترکیب گیاه چای معنی دار نبودند، اما عکس العمل ارتفاع ساقه در تیمار با اسیدیته ۴/۵ و وزن ترکیب با اسیدیته ۴ نسبت به سایر تیمار ها 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 اسیدیته خاک، غلظت عناصری مثل کلسیم، آلومینیوم، روی، سدیم و مینیزیم 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 تیمار های اکسید کلسیم، کربنات کلسیم، سولفات کلسیم و هیدروکسید کلسیم کاهش می یابد اما در مورد کلرید کلسیم هدایت الکتریکی خاک افزایش یافت و با توجه به مقدار اضافه شده به خاک، اسیدیته 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 اسیدیته خاک نشان دادند. البته در مطالعه ای دیگر، ابراهیمی و همکاران (۱۳۸۱) تأثیر دو نوع ماده آهکی (سنگ آهک و صدف دریایی) را برای تامین نیاز آهکی و افزایش اسیدیته خاک باغ چای مقایسه کردند. نتایج بررسی آنها نشان داد که هر دو اصلاح کننده، اسیدیته خاک را افزایش دادند و در مدت حداقل یک و حداقل شش ماه، اسیدیته 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، اثرمعنی داری داشته و مطابق جدول ۵ بیشترین مقادیر اسیدیته خاک مربوط به تیمارهای آهک با اسیدیته = ۴/۹۳، دولومیت با اسیدیته = ۴/۸۹ و اکسید کلسیم با اسیدیته = ۴/۸۹ می باشد (شکل ۱). مقایسه میانگین های 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 اثرا متقابل نوع کود و سطح کود برهدایت 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 ۴/۵۳۴ و ۴/۴۵۹ دسی زیمنس بر متر، بالاترین میزان شوری را ایجاد نمود که دلیل این امر را می توان به حلالیت بالای کلرید کلسیم (g/100ml) ۷۴/۵ در ۲۰ درجه سانتی گراد و وجود یون کلراید نسبت داد و در اثرهایت الکتریکی بالا، اکثر بوته های چای در کرت های حاوی کلرید کلسیم خشک شدن (۱۱). جدول ۶ نیز مقایسه میانگین های 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 عنصر و فلزات سنگین موجود در گیاه، اختلاف معنی دار 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 آشان و همکاران (۹) مقداری مختلف آهک (CaO) را مورد بررسی قرار داد. نتایج بدست آمده نشان داد که در تیمارهای آهک، اسیدیته خاک طی ۱۲ ماه از ۴/۱ به حدود ۴/۵ تغییر کرد و مقدار منزیم و کلسیم و پتاسیم تبدیل 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 منزیم 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 اگر) 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 ۰/۲۵ مترمربع شمرده شدند و عملکرد سیز 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 ۶۵ درجه سانتی گراد به مدت ۴۸ 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 اسیدیاسیون تر عصاره گیری شدند. در این بررسی اندازه گیری اسیدیته خاک با آب مقطر به نسبت ۲/۵ : ۱ با استفاده از اسیدیته متر قرائت گردید. هدایت الکتریکی در عصاره گل اشیاع خاک توسط دستگاه هدایت سنج اندازه گیری شد و بافت خاک به روش هیدرومتری اندازه گیری شد. برای اندازه گیری کلسیم و منزیم در عصاره گیاه به منظور جلوگیری از مزاحمت عناصری مانند فسفر و آلومینیوم در کلات کردن کلسیم و منزیم از ترکیب کلرید استریاسیوم به نسبت ۱۰۰ : ۱ 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، منزیم، 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 مربوط
میزان ماده خشک	یک غنچه و دو برگ	یک غنچه و دو برگ	میانگین مربوط
بلوک	۲	۱۸/۱۸۶۲	۱/۱۷۰۵
نوع کود کلسیم دار	۳	۱/۹۷۴۱ ns	۰/۶۳۴۴ ns
سطح کودی	۳	۰/۶۳۶۳ ns	۱/۵۹۹۹ ns
نوع کود کلسیمی × سطح کودی	۹	۰/۲۹۰۰ ns	۱/۳۴۰۴ ns
خطا	۳۰	۰/۱۷۴	۰/۸۵۵
% CV	۲۰/۴۶	۳/۸۴	۲۱/۸۹

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, Brگ گیاه چای

منابع تغییرات	درجه آزادی	میانگین مربوط	عملکرد	میزان ماده خشک	یک غنچه و دو برگ	هدایت الکتریکی	Ca	Mg	P	Al	F	Zn	Fe	Cu	Mn
بلوک	۲	۱۰/۴۶۹۱	۴/۱۹۱۰	۰/۱۲۵۳	۰/۲۰۸۲	۰/۰۷۴۳	۰/۷۰۱۰	۷/۴۵۳۱	۴/۸۶۱۴	۰/۰۷۴۳	۰/۰۷۴۳	۰/۰۷۴۳ ns	۰/۰۷۴۳ ns	۰/۰۷۴۳ ns	۰/۰۷۴۳ ns
نوع کود کلسیم دار	۳	۰/۸۲۶۱ ns	۰/۰۹۳۷ ns	۰/۰۳۹۷ ns	۰/۰۳۹۷ ns	۰/۰۸۸۱ ns	۰/۰۷۰۹ ns	۰/۰۷۰۹ ns	۰/۰۷۰۹ ns	۰/۰۷۰۹ ns	۰/۰۷۰۹ ns	۰/۰۷۰۹ ns	۰/۰۷۰۹ ns	۰/۰۷۰۹ ns	۰/۰۷۰۹ ns
سطح کودی	۳	۰/۴۱۱۷ ns	۰/۰۰۵۷ ns	۰/۰۰۵۷ ns	۰/۰۰۵۷ ns	۰/۰۸۳۱ ns	۰/۰۷۸۹ ns	۰/۰۷۸۹ ns	۰/۰۷۸۹ ns	۰/۰۷۸۹ ns	۰/۰۷۸۹ ns	۰/۰۷۸۹ ns	۰/۰۷۸۹ ns	۰/۰۷۸۹ ns	۰/۰۷۸۹ ns
نوع کود × سطح کود	۹	۰/۵۸۱۹ ns	۰/۰۰۱۷ ns	۰/۰۰۱۷ ns	۰/۰۰۱۷ ns	۰/۰۸۱۷ ns	۰/۰۷۸۷ ns	۰/۰۷۸۷ ns	۰/۰۷۸۷ ns	۰/۰۷۸۷ ns	۰/۰۷۸۷ ns	۰/۰۷۸۷ ns	۰/۰۷۸۷ ns	۰/۰۷۸۷ ns	۰/۰۷۸۷ ns
خطا	۳۰	۲۱۵۶/۷۷۶	۳/۶۷۶	۰/۱۱۲	۰/۱۱۲	۰/۰۷۶	۰/۰۷۶	۰/۰۷۶	۰/۰۷۶	۰/۰۷۶	۰/۰۷۶	۰/۰۷۶	۰/۰۷۶	۰/۰۷۶	۰/۰۷۶
% CV	۱۵/۷۸	۹/۶۴	۹/۹۵	۹/۰۴	۲۲/۴۸	۱۷/۳۷	۸/۴۲	۱۳/۲۶	۹/۹۸	۰/۰۰۶	۰/۰۰۶	۰/۰۰۶ ns	۰/۰۰۶ ns	۰/۰۰۶ ns	۰/۰۰۶ ns

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	میانگین مربوط	هدایت الکتریکی	اسیدیته
بلوک	۲	۰/۰۸۴۵	۰/۰۶۵۷	۱/۰۶۵۷
نوع کود کلسیم دار	۳	۰/۰۱۱۸ **	۰/۰۹۷۵۹ **	۰/۰۹۷۵۹ **
سطح کودی	۳	۰/۰۲۵۳۴ ns	۰/۰۲۱۴۳ **	۰/۰۲۱۴۳ **
نوع کود کلسیم دار × سطح کودی	۹	۰/۰۱۸۵۹ ns	۰/۰۶۸۶۷ **	۰/۰۶۸۶۷ **
خطا	۳۰	۰/۰۷۶	۰/۰۴۱۳۱۹۵۰	۰/۰۷۶
% CV	۵/۸۶	۵/۸۶	۲۱/۴۷	۲۱/۴۷

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 روشن دانکن با سطح احتمال %۵

نوع کود	اسیدیته خاک	هدایت الکتریکی خاک
کلرید کلسیم	۴/۲۰۰ b	۸/۹۲۳/ b
دولومیت	۴/۸۶۷ a	۱/۷۰۱ b
آهک	۴/۹۲۵ a	۲/۶۹۰ a
اکسید کلسیم	۴/۸۹۱ a	۲/۶۶۵ a

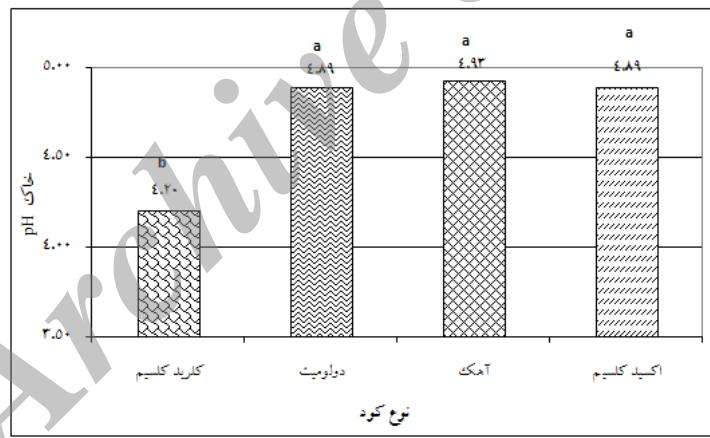
حروف مشابه در هر ستون نشانه عدم وجود اختلاف آماری است.

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

نوع کود X سطح کود	اسیدیته خاک	هدایت الکتریکی خاک
Cl <sub>0</sub>	۴/۶۰ <sup>b</sup> c	۷۰.۶/۷ <sup>c</sup>
Cl <sub>1</sub>	۴/۱۶۷ <sup>cd</sup>	۴۵۳۴ <sup>b</sup>
Cl <sub>2</sub>	۴/۰۰ <sup>d</sup>	۶۴۶. <sup>a</sup>
Cl <sub>3</sub>	۴/۳۳ <sup>d</sup>	۷۶۴۳ <sup>a</sup>
Do <sub>0</sub>	۴/۷۶۷ <sup>b</sup>	۷۸۱/۷ <sup>c</sup>
Do <sub>1</sub>	۴/۷۶۷ <sup>b</sup>	۷۴۱/۷ <sup>c</sup>
Do <sub>2</sub>	۴/۹۶۷ <sup>ab</sup>	۲۳۰.۲ <sup>c</sup>
Do <sub>3</sub>	۴/۹۶۷ <sup>ab</sup>	۸۵۰. <sup>c</sup>
Li <sub>0</sub>	۴/۷۰ <sup>b</sup>	۱۳۷۱ <sup>c</sup>
Li <sub>1</sub>	۴/۷۶۷ <sup>b</sup>	۵۶۱/۳ <sup>c</sup>
Li <sub>2</sub>	۴/۹۳۷ <sup>ab</sup>	۱۰۶ <sup>c</sup>
Li <sub>3</sub>	۵/۳۰ <sup>a</sup>	۱۳۴۱ <sup>c</sup>
Ox <sub>0</sub>	۴/۶۳۷ <sup>bc</sup>	۸۵۳/۷ <sup>c</sup>
Ox <sub>1</sub>	۴/۹۰ <sup>ab</sup>	۹۶۸ <sup>c</sup>
Ox <sub>2</sub>	۴/۹۳۷ <sup>ab</sup>	۹۳۶/۳ <sup>c</sup>
Ox <sub>3</sub>	۵/۱۰ <sup>ab</sup>	۸۲۶/۳ <sup>c</sup>

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

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

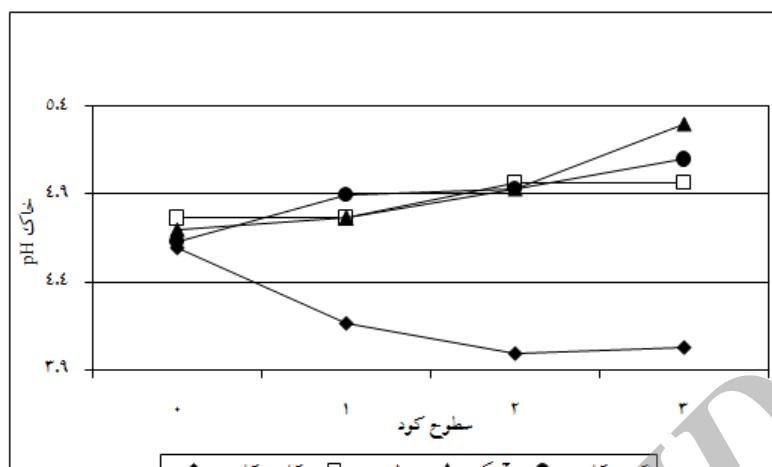


شکل ۱- اثر نوع کود بر pH خاک

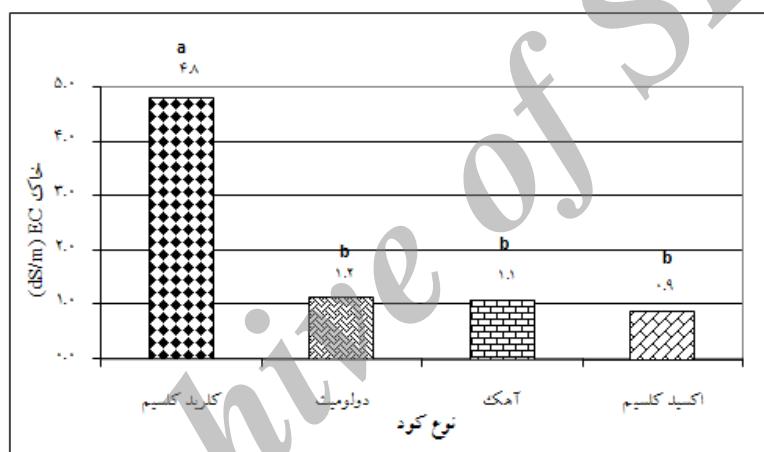
چای و خصوصیات خاک در بنگلاذش مقایسه نمودند. نتایج آنها نشان داد که فقط اسیدیته خاک، با افزایش میزان آهک و دولومیت افزایش یافته است. کریشنپالای و همکاران (۱۵) اثر دولومیت را بر خاک چای بررسی کردند و نتایج نشان داد که دولومیت در افزایش اسیدیته خاک موثر است و باعث تغییر میزان آزاد سازی منیزیم قابل دسترس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

همچنین یاپلای آیان (۲۰) تجمع فلزات سنگین را در خاک و گیاه چای بررسی نمود. نتایج او همبستگی منفی بین اسیدیته و قابلیت دستری مس و سرب و روی و منگنز و آلومنیوم 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، عالئم سمیت را نشان می دهد.

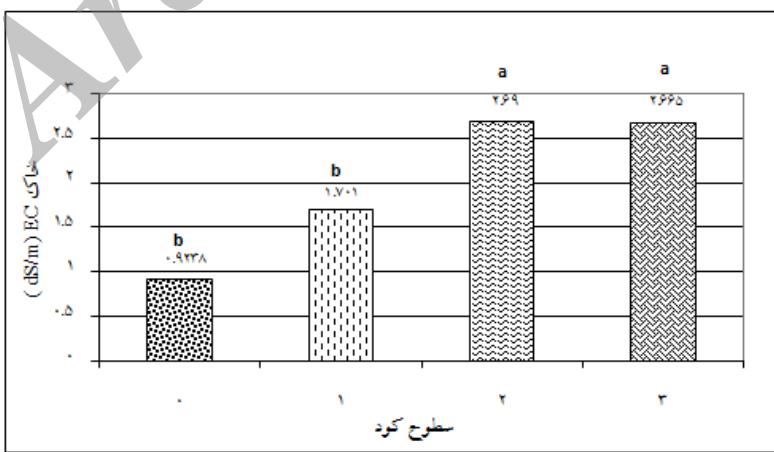
غلام کریما و همکاران (۱۳) اثر آهک و دولومیت را بر عملکرد



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 × سطح کود بر EC خاک

خاک معمولاً<sup>۱</sup> کامل نمی‌شود و مستلزم زمان طولانی است و سرعت و اکنش با اسیدیته، اندازه ذرات سنگ آهک و انحلال پذیری عامل آهکی تغییر می‌کند (۴).

بنابر این می‌توان نتیجه گرفت که تیمار نووع کود کلسیم دار و سطوح کود کلسیم دار و اثر متقابل آنها بر گیاه در دراز مدت می‌تواند 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. داودی 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 اجیائی م. و بهبهانی زاده ع. ۱۳۷۷. 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 ۲.
- ۷- فرید ر. و خردابپور 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 ( $\text{CaCO}_3$ ) on soil chemical properties of acid soils. Tea Journal of Sri Lanka, 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 aluminium availability in the soil and aluminium 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 fluorine 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 Botany, 38(2):293-300.
- 15- Krishnapillai S., Jeyachandran 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-extratable iron, zinc, manganese and copper after limming. Plant and Soil, 162:211-217.
- 18- Willson K.C. 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- Yaylali 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.

Archive of SID