

اثر نیترات کلسیم بر فعالیت آنزیم نیترات ردوکتاز، تجمع اسیدهای آمینه، نیترات و یونها در دانهال‌های پسته (*Pistacia vera* L.) بادامی زرنند در شرایط تنش کلرید سدیم

سمیه ناصری خلاری^۱، مختار حیدری^{۲*}، سیروس جعفری^۳ و محمدحسین دانشور^۴

۱- دانشجوی کارشناسی ارشد گروه باغبانی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه کشاورزی و منابع طبیعی رامین خوزستان

۲- نویسنده مسئول: استادیار گروه باغبانی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه کشاورزی و منابع طبیعی رامین خوزستان (mkheidari@yahoo.com)

۳- استادیار گروه باغبانی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه کشاورزی و منابع طبیعی رامین خوزستان

۴- استاد گروه باغبانی دانشکده کشاورزی، دانشگاه کشاورزی و منابع طبیعی رامین خوزستان

تاریخ پذیرش: ۱۳۹۴/۰۶/۲۸

تاریخ دریافت: ۱۳۹۳/۰۳/۲۷

چکیده

نیترژن به عنوان یک عنصر ضروری برای گیاهان در نظر گرفته می‌شود و به میزان زیاد توسط گیاهان دریافت می‌گردد. مشخص شده مصرف کودهای حاوی نیترژن اثرات سودمندی برای پسته و سایر درختان میوه دارد ولی اسیمیلایون نیترژن در گونه‌های پسته (*Pistacia*)، شامل دریافت و احیا نیترات در پاسخ به تنش شوری مورد مطالعه قرار نگرفته است. در این آزمایش، فعالیت آنزیم نیترات ردوکتاز، اسیدهای آمینه کل، تجمع نیترات و یون‌های کلسیم و سدیم در دانهال‌های پسته پایه بادامی زرنند (*Pistacia vera* L.) در پاسخ به تیمار کلرید سدیم (۰، ۷۵ و ۱۵۰ میلی مولار) و نیترات کلسیم (۰، ۱۰ و ۱۵ میلی مولار) مورد بررسی قرار گرفت. نتایج نشان دادند افزایش شوری موجب کاهش فعالیت نیترات ردوکتاز در برگ و تجمع نیترات، اسیدآمینه کل و یون کلسیم در برگ و ریشه دانهال‌های پسته اهلی گردید. در شرایط تنش کلرید سدیم، کاربرد نیترات کلسیم موجب افزایش معنی‌دار نیترات در برگ و ریشه و یا اسیدآمینه کل و فعالیت آنزیم نیترات ردوکتاز در برگ‌های دانهال‌های پسته اهلی گردید. همچنین، کاربرد نیترات کلسیم، موجب افزایش معنی‌دار نسبت اسیدآمینه کل در ریشه نسبت به برگ و کاهش نسبت سدیم به کلسیم در ریشه گردید. شوری اسیمیلایون نیترات در گیاه پسته اهلی (*Pistacia vera*) را تحت تأثیر قرار داد. هم‌چنین بر اساس نتایج نشان‌دهنده نقش مؤثر اسیدآمینه کل آزاد و یون‌های کلسیم در محافظت دانهال‌های پسته اهلی در شرایط تنش شوری می‌باشد.

کلید واژه‌ها: آنزیم، پایه، پسته (*Pistacia vera* L.)، شوری، نیترژن

مقدمه

امروزه بهره‌وری از محصولات کشاورزی در نقاط مختلف جهان، تحت تأثیر شوری آب و خاک قرار گرفته و به موضوع استفاده از خاک‌های شور جهت تولید محصولات کشاورزی توجه بسیاری شده است. پسته یکی از گیاهان بومی ایران می‌باشد که به‌منظور گزینش گیاهان مقاوم به شوری، اثر تنش شوری بر جوانه‌زنی بذر (حیدری و راحمی، ۱۳۸۱)، رشد رویشی

و تجمع یونها در مرحله نونهالی ارقام پسته (پارسا و کریمیان^۱، ۱۹۸۵؛ سپاسخواه و مفتون^۲، ۱۹۸۸) و یا گونه‌های پسته (راحمی و حیدری^۳، ۲۰۰۲؛ حیدری، ۱۳۸۳) و یا عملکرد درختان بالغ (ابوشرار^۴، ۱۹۹۴) مورد مطالعه قرار گرفته و پیشنهاد شده تحمل به شوری آن

1- Parsa & Karimian

2- Sepaskhah & Maftoun

3- Rahemi & Heidari

4- Abu-Sharar

(میرزایی، ۱۳۹۱) و بادام‌هندی (ویگاس و همکاران^۸، ۱۹۹۹) مطالعه شده ولی در مورد فعالیت این آنزیم در گیاه پسته در شرایط تنش شوری گزارشی وجود ندارد. با توجه به این که پیشنهاد شده کاربرد نیتروژن می‌تواند در کاهش تنش شوری می‌تواند اثر داشته باشد (علی دینار و همکاران^۹، ۱۹۹۹؛ مظفری و امیدی، ۱۳۹۱)، و همچنین با توجه به اینکه انتخاب روش‌هایی که در شرایط تنش شوری، موجب بهبود سرعت رشد دانهال و رسیدن ساقه به قطر مناسب برای پیوند گردد، در تکثیر درختان میوه اهمیت دارد (فلورس و یو^{۱۰}، ۱۹۸۶)، در این آزمایش اثر نیترات کلسیم بر فعالیت آنزیمی و برخی شاخص‌های بیوشیمیایی در دانهال‌های پسته در شرایط تنش کلرید سدیم بررسی شد.

مواد و روش‌ها

این آزمایش در سال ۹۲-۱۳۹۱ در گروه باغبانی دانشگاه کشاورزی و منابع طبیعی رامین خوزستان (ملاثانی، ۳۶ کیلومتری شمال شرقی اهواز) انجام شد. آزمایش به صورت فاکتوریل در قالب طرح کاملاً تصادفی با تیمارهای کلرید سدیم (۰، ۷۵ و ۱۵۰ میلی مولار) و نیترات کلسیم (۰، ۱۰ و ۱۵ میلی مولار) با سه تکرار (هر تکرار دو گلدان) به اجرا درآمد. بذره‌های پسته بادامی زرنند (*Pistacia vera L.*) از موسسه تحقیقات پسته ایران (رفسنجان) تهیه شد. بذرها به مدت ده دقیقه در محلول ۱۰٪ کلراکس^{۱۱} (هیپوکلرید سدیم) قرار داده شدند، سپس ۲۴ ساعت در آب جاری قرار داده شد. پس از آن به مدت ۳ ساعت در قارچ کش کاپتان ۱/۵ در هزار + بنومیل ۱/۵ در هزار ضدعفونی سطحی شدند. بذرها بر روی پارچه ملامل که با کلراکس ۱۰٪ گندزدایی شده بود، قرار داده شده و به منظور جوانه‌زنی در ژرمیناتور در دمای ۲۶ درجه سانتی‌گراد قرار داده شدند. بذره‌های جوانه‌زده در کیسه گلدان

بیشتر از سایر درختان میوه می‌باشد (بهبودیان و همکاران^۱، ۱۹۸۶) ولی در مورد استفاده از شاخص‌های بیوشیمیایی و یا فعالیت آنزیمی برای گزینش گیاهان مقاوم به شوری در پسته گزارش‌های محدودی منتشر شده است (حیدری، ۱۳۸۳، حیدری و تفضلی، ۱۳۸۴، ۱۳۸۶ الف و ب؛ عباسپور و همکاران^۲، ۲۰۱۲).

گیاهان برای مقابله با اثرات نامطلوب تنش شوری مکانسیم‌های مقاومتی ایجاد می‌کنند که هدف این مکانسیم‌ها، کنترل کدبندی^۳ یونی و بهبود توانایی تنظیم اسمزی است (فتوحی قزوینی و همکاران، ۱۳۹۰). تولید ترکیبات تنظیم‌کننده اسمزی که شامل ترکیب‌های حاوی نیتروژن مانند اسیدهای آمینه (آسپاراژین، پرولین، گلايسين بتائين و سرين)، آمین‌ها و بتائین می‌باشد، بخشی از پاسخ‌های فیزیولوژیکی گیاهان در برابر تنش اسمزی ناشی از تنش شوری است (خادری و همکاران^۴، ۲۰۰۱). در تنش شوری، افزایش در تجمع پرولین در برگ‌های گونه‌های پسته (بنی‌حسینی و همکاران^۵، ۲۰۱۲، حیدری، ۱۳۸۳) گزارش شده است.

کمبود نیتروژن نیز یکی از عوامل محدودکننده رشد گیاهان در شرایط تنش شوری می‌باشد. این امر به دلیل رقابت برای جذب کلر و نیترات در سطح غشاء سلول‌های ریشه و در نتیجه کاهش دریافت نیترات می‌باشد (اسلام و همکاران^۶، ۱۹۹۴؛ راثو و گناهام^۷، ۱۹۹۴). کاهش تجمع نیترات در برگ دانهال‌های برخی پایه‌های پسته در شرایط تنش شوری گزارش شده است (حیدری، ۱۳۸۳). علاوه بر تجمع نیترات، اثر تنش شوری بر فعالیت آنزیم نیترات ردوکتاز که آنزیم کلیدی در احیاء و آسیمیلایون نیترات می‌باشد در پایه‌های درختان میوه مانند بادام تلخ و شیرین (*Prunus dulcis*)

1- Behboudian *et al.*

2- Abbaspour *et al.*

3- Comparmentazation

4- Khadri *et al.*

5- Benhassaini *et al.*

6- Aslam *et al.*

7- Rao & Gnham

8- Viegas

9- Ali-Dinar *et al.*

10- Flowers and Yeo

11- Clorox

محلول آبیاری شد. دور آبیاری هر ۷ روز یکبار آبیاری انجام شد. پس از ۶۰ روز از شروع اعمال تیمارها و ۱۵۰ روز پس از کاشت دانهالها اندازه گیریها انجام شد.

آنزیم نیترات ردوکتاز

اندازه گیری فعالیت آنزیم نیترات ردوکتاز در برگ تازه بالغ شده (برگ واقع در گره سوم یا چهارم) به روش پیشنهادی استوارت و همکاران^۱ (۱۹۷۲) با استفاده از سولفانلیک اسید^۲ محلول در اسید کلریدریک ۲ نرمال و محلول نفتیل اتیلن دی آمید^۳ (۰/۰۲ درصد) و اندازه گیری میزان جذب نیتريت در طول موج ۵۴۰ نانومتر، با استفاده از دستگاه اسپکتروفتومتر مدل UV-2100 (ساخت کشور امریکا) انجام شد. برای تهیه منحنی استاندارد از نیتريت سدیم (Na_2NO_2) استفاده شد.

نیترات

تجمع نیترات در ریشه و برگ به روش پیشنهادی کاتالدو و همکاران^۴ (۱۹۷۵) با استفاده از اسید سالیسیلیک محلول در اسیدسولفوریک و قرائت میزان جذب در طول موج ۴۱۰ نانومتر با استفاده از دستگاه اسپکتروفتومتر انجام شد. برای تهیه منحنی استاندارد از نیترات پتاسیم (KNO_3) استفاده شد.

اندازه گیری اسید آمینه کل

اندازه گیری اسید آمینه کل بر اساس روش پیشنهادی راویندرانتا^۵ (۱۹۸۱) با استفاده از محلول ناین هیدرین و اندازه گیری جذب در طول موج ۵۷۵ نانومتر انجام شد. جهت تهیه استاندارد اسیدهای آمینه کل از گلايسين استفاده شد.

اندازه گیری یونهای سدیم و کلسیم

تهیه خاکستر از نمونههای خشک شده برگ و ریشه، عصاره گیری از خاکستر با ۵ میلی لیتر اسید کلریدریک ۲

پلاستیکی حاوی ۲/۵ کیلوگرم خاک لومی-سیلتي-رسی کاشته شدند. حجم خاک از حاصل ضرب مساحت گلدان (πr^2) در ارتفاع گلدان برحسب سانتی متر) در هر گلدان برحسب سانتی متر مکعب تعیین شد. سپس درصد رطوبت موجود در هر گلدان با استفاده از رابطه پیشنهادی بای بوردی (۱۳۶۹) محاسبه شد:

$$\times 100 \left\{ \text{جرم خاک خشک} / \text{جرم خاک خشک} + \text{جرم خاک مرطوب} \right\} = \text{رطوبت } (\%)$$

جرم مخصوص ظاهری خاک ۱/۳۸ گرم بر سانتی متر مکعب، درصد تخلخل ۵۰ درصد، حد ظرفیت مزرعه ای ۲۲ درصد وزنی و حد پژمردگی ۱۴ درصد وزنی تعیین شد (بای بوردی، ۱۳۶۹). میزان آب آبیاری برای به اشباع رسیدن خاک در اولین دور آبیاری با حاصل ضرب حجم کل خاک در هر گلدان در درصد تخلخل مشخص گردید. در هر گلدان ۲ عدد بذر کاشته شد و گلدانها با ۷۷۰ میلی لیتر آب تصفیه شده لوله شهری آبیاری شدند تا رطوبت گلدانها به حد اشباع برسند. پس از ظهور دانهالها در هر گلدان، تعداد گیاهان به یک عدد در گلدان کاهش یافت. پس از ۸ هفته از کاشت بذر (رسیدن به مرحله حداکثر ۵ گره در گیاهان) تیمارهای کلرید سدیم (۰، ۷۵ و ۱۵۰ میلی مولار) و نیترات کلسیم (۰، ۱۰ و ۱۵ میلی مولار) با حل نمودن غلظت های مورد نظر نیترات کلسیم در آب حاوی مقادیر مشخص کلرید سدیم انجام شد. به منظور ممانعت از تنش ناگهانی، به تدریج طی سه مرحله غلظت ۷۵ میلی مولار کلرید سدیم (در هر مرحله ۲۵ میلی مولار) و غلظت ۱۵۰ میلی مولار در ۶ مرحله (هر مرحله ۲۵ میلی مولار) اعمال گردید و تا رسیدن به غلظت نهایی کلرید سدیم افزایش یافت. جهت انجام تیمار نیترات کلسیم غلظت ۱۰ میلی مولار کود نیترات کلسیم در طی دو مرحله (در هر مرحله ۵ میلی مولار) و غلظت ۱۵ میلی مولار نیترات کلسیم در طی سه مرحله (هر مرحله ۵ میلی مولار) اعمال گردید و تا رسیدن به غلظت نهایی افزایش یافت. هر گلدان در هر دور آبیاری با ۲۰۰ سی سی

1- Stewart *et al.*

2- Sulfanilic Acid

3- Naphtyl ethylene di amid

4- Cataldo *et al.*

5- Ravindranath

نرمال انجام شد و حجم نمونه به ۱۰۰ میلی‌لیتر رسانیده شد. از عصاره به‌دست‌آمده برای قرائت عنصر سدیم با دستگاه فلیم فتومتر (شعله سنجی) و برای تعیین میزان کلسیم با استفاده از تیتراسیون با محلول EDTA (ورسین) ۰/۰۵ نرمال تیترا شد.

تجزیه آماری

داده‌های با نرم‌افزار SAS 9.2 تجزیه آماری شده و مقایسه میانگین‌ها با استفاده از آزمون چند دامنه‌ای دانکن در سطح احتمال ۵ درصد انجام شد.

نتایج

اسید آمینه کل

نتایج جدول ۱ تجزیه واریانس نشان داد اثر کلرید سدیم بر میزان اسید آمینه کل برگ و ریشه در سطح احتمال ۱٪ معنی‌دار بود ولی بر نسبت اسید آمینه کل ریشه به برگ معنی‌دار نبود. اثر نیترات کلسیم بر میزان اسید آمینه کل برگ، ریشه و نسبت ریشه به برگ در سطح احتمال ۱٪ معنی‌دار بود. اثر متقابل تیمارهای کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر میزان اسید آمینه کل برگ، ریشه و نسبت برگ به ریشه در سطح احتمال ۱٪ معنی‌دار بود.

نتایج مربوط به برهمکنش اثر کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر اسید آمینه برگ دانه‌های پسته (جدول ۲) نشان داد در تیمار بدون کاربرد کلرید سدیم، کاربرد غلظت‌های ۱۰ و ۱۵ میلی‌مولار نیترات کلسیم تأثیر معنی‌داری بر میزان اسید آمینه کل برگ نداشت ولی در تیمار ۷۵ میلی‌مولار کلرید سدیم، کاربرد غلظت ۱۵ میلی‌مولار نیترات کلسیم موجب افزایش معنی‌دار اسید آمینه کل برگ (۱۶/۹۲ میکروگرم در گرم وزن تازه) گردید.

همچنین در تیمار ۱۵۰ میلی‌مولار کلرید سدیم، کاربرد غلظت ۱۰ میلی‌مولار نیترات کلسیم موجب افزایش معنی‌دار اسید آمینه کل برگ گردید (۱۸/۲ میکروگرم در گرم وزن تازه) که با اسید آمینه برگ در تیمار ۷۵ میلی‌مولار کلرید سدیم و ۱۵ میلی‌مولار نیترات

کلسیم و یا تیمار بدون کاربرد کلرید سدیم و یا نیترات کلسیم (۱۷/۹ میکروگرم در گرم وزن تازه) تفاوت معنی‌داری نداشت ولی بیشتر از اسید آمینه برگ در سایر تیمارها بود. بررسی اسید آمینه کل ریشه (جدول ۲) نشان داد در تیمار بدون کلرید سدیم، کاربرد ۱۵ میلی‌مولار نیترات کلسیم موجب افزایش معنی‌دار اسید آمینه کل ریشه گردید (۵/۹۲ میکروگرم در گرم وزن تازه برگ) که به‌طور معنی‌داری بیشتر از اسید آمینه برگ در سایر تیمارها بود. در تیمار ۷۵ میلی‌مولار کلرید سدیم، کاربرد ۱۵ میلی‌مولار نیترات کلسیم موجب افزایش معنی‌دار اسید آمینه ریشه گردید (۳/۹۶ میکروگرم در گرم وزن تازه). در تیمار ۱۵۰ میلی‌مولار کلرید سدیم، کاربرد غلظت ۱۰ میلی‌مولار نیترات کلسیم موجب افزایش معنی‌دار غلظت اسیدهای آمینه ریشه گردید. پس از کاربرد غلظت ۱۵ میلی‌مولار نیترات کلسیم بدون کاربرد کلرید سدیم، بیشترین نسبت اسید آمینه کل ریشه به برگ وجود داشت (۰/۴۷ برابر) که به‌طور معنی‌داری بیشتر از این نسبت در سایر تیمارها بود (جدول ۲). در تیمار ۷۵ میلی‌مولار کلرید سدیم کاربرد غلظت ۱۰ میلی‌مولار نیترات کلسیم و در تیمار ۱۵۰ میلی‌مولار کلرید سدیم، کاربرد غلظت ۱۵ میلی‌مولار نیترات کلسیم موجب بهبود افزایش معنی‌دار این نسبت در مقایسه با سایر تیمارها شد (به ترتیب ۰/۳۴ و ۰/۳۲ برابر).

آنزیم نیترات ردوکتاز

نتایج جدول ۳ تجزیه واریانس اثر تیمارهای کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر فعالیت آنزیم نیترات ردوکتاز در برگ پسته بادامی زرنده (جدول ۳) نشان داد اثر کلرید سدیم، نیترات کلسیم و یا برهمکنش کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر فعالیت آنزیم نیترات ردوکتاز برگ در سطح ۱٪ معنی‌دار بود.

بررسی اثر برهمکنش تیمارهای کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر فعالیت آنزیم نیترات ردوکتاز (جدول ۴) نشان داد بیشترین فعالیت آنزیم نیترات ردوکتاز در تیمار ۱۵ میلی‌مولار نیترات کلسیم وجود داشت (۱۰/۱۷

موجب افزایش معنی‌دار فعالیت آنزیم نیترات ردوکتاز نسبت به تیمار ۱۵۰ میلی‌مولار کلرید سدیم، بدون کاربرد نیترات کلسیم در برگ دانه‌های پسته گردید (به ترتیب ۷/۰۱ و ۵/۸ میکرومول نیتريت در ساعت در گرم وزن تازه برگ در مقایسه با ۳/۹۷ میکرومول نیتريت در ساعت در گرم وزن تازه برگ).

میکرومول نیتريت در ساعت در گرم وزن تازه برگ) که به‌طور معنی‌داری بیشتر از فعالیت آنزیم در سایر تیمارها بود. در تیمار ۷۵ میلی‌مولار کلرید سدیم، کاربرد نیترات کلسیم اثر معنی‌داری بر فعالیت آنزیم نیترات ردوکتاز نداشت ولی در تیمار ۱۵۰ میلی‌مولار کلرید سدیم، کاربرد غلظت‌های ۱۰ و ۱۵ میلی‌مولار نیترات کلسیم

جدول ۱- تجزیه واریانس اثر کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر اسیدهای آمینه کل (میکروگرم در گرم وزن خشک) در برگ و ریشه دانه‌های پسته بادامی زرنده

منابع تغییرات	درجه آزادی	میانگین مربعات		
		اسید آمینه کل برگ	اسید آمینه کل ریشه	نسبت اسید آمینه کل ریشه به برگ
کلرید سدیم	۲	۹/۲۲**	۲/۲۵**	۰/۰۰۳۶ ^{ns}
نیترات کلسیم	۲	۵/۸**	۱/۴۵**	۰/۰۲۸۴**
کلرید سدیم × نیترات کلسیم	۴	۴۸/۷۲**	۱/۶۸**	۰/۰۲۸۵**
خطای آزمایش	۱۸	۰/۹۴۱	۰/۰۸۳	۰/۰۰۱۱
ضریب تغییرات (درصد)	-	۶/۷۴	۷/۳۹	۱۳/۰۴

ns، ** و *** به ترتیب معنی‌دار در سطح احتمال ۵٪، ۱٪ و عدم وجود تفاوت معنی‌دار

جدول ۲- برهمکنش اثرهای کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر میزان اسید آمینه کل (میکروگرم در گرم وزن تازه) برگ و ریشه در دانه‌های پسته بادامی زرنده

کلرید سدیم (میلی مولار)	نیترات کلسیم (میلی مولار)	اسید آمینه کل برگ	اسید آمینه کل ریشه	نسبت اسید آمینه کل ریشه به برگ
۰	۰	۱۷/۹ ^{ab}	۳/۸۶ ^{bc}	۰/۲۱۶ ^c
۱۰	۰	۱۶/۲۳ ^b	۳/۶۶ ^{bc}	۰/۲۲ ^c
۱۵	۰	۱۲/۲۳ ^b	۵/۹۲ ^a	۰/۴۷ ^a
۰	۱۰	۱۴/۲۷ ^c	۳/۱۷ ^d	۰/۲۴ ^c
۷۵	۱۰	۱۰/۰۵ ^e	۳/۴۷ ^{cd}	۰/۳۴ ^b
۰	۱۵	۱۶/۹۲ ^{ab}	۳/۹۶ ^{bc}	۰/۲۳ ^c
۰	۰	۱۲/۴ ^d	۳/۷۶ ^{cd}	۰/۲۴ ^c
۱۵۰	۱۰	۱۸/۲ ^a	۴/۴۵ ^b	۰/۲۲ ^c
۱۵	۱۵	۱۰/۹۳ ^{de}	۳/۵۷ ^{bc}	۰/۳۲ ^b

* در هر ستون، میانگین‌های دارای حداقل یک حرف مشترک، در سطح احتمال ۵٪ آزمون چند دامنه‌ای دانکن تفاوت معنی‌داری ندارند.

جدول ۳- تجزیه واریانس کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر میزان نیترات برگ و ریشه و فعالیت آنزیم نیترات ردوکتاز برگ در دانه‌های پسته بادامی زرنده

منابع تغییرات	درجه آزادی	میانگین مربعات		
		فعالیت آنزیم نیترات ردوکتاز برگ	نیترات برگ	نیترات ریشه
کلرید سدیم	۲	۲۰/۴۸**	۸۲۲/۸۶**	۱۲۸۹/۳۴**
نیترات کلسیم	۲	۱۵/۲۸**	۱۲۱۳/۶**	۹۰۴/۰۹**
کلرید سدیم × نیترات کلسیم	۴	۴/۵۲**	۲۱۳/۵۷**	۵۰۸/۳۷**
خطای آزمایش	۱۸	۰/۶۰۶	۲۶/۳۸	۱۶/۴۵
ضریب تغییرات (درصد)	-	۱۲/۴۱	۱۲/۴۷	۱۲/۶۸

ns، ** و *** به ترتیب معنی‌دار در سطح احتمال ۵٪، ۱٪ و عدم وجود تفاوت معنی‌دار

نیترات برگ

نتایج تجزیه واریانس اثر تیمارهای کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر نیترات برگک دانهال‌های پسته بادامی زرنند (جدول ۳) نشان داد اثر کلرید سدیم، نیترات کلسیم و یا برهمکنش کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر نیترات برگک در سطح یک درصد معنی‌دار بود.

بررسی نیترات برگک در دانهال‌های پسته بادامی زرنند (جدول ۴) نشان داد بیشترین نیترات برگک در تیمار ۱۰ میلی مولار نیترات کلسیم بدون کاربرد کلرید سدیم وجود داشت (۶۰ میکروگرم در گرم وزن خشک) که به‌طور معنی‌داری بیشتر از نیترات برگک در سایر تیمارها بود. در تیمار ۷۵ میلی‌مولار کلرید سدیم کاربرد غلظت‌های ۱۰ و ۱۵ میلی‌مولار نیترات کلسیم موجب افزایش معنی‌دار نیترات برگک نسبت به تیمار کلرید سدیم ۷۵ میلی مولار بدون کاربرد نیترات کلسیم گردید (به ترتیب ۴۹/۶۶ و ۴۶/۴۴ میکروگرم در گرم وزن خشک در مقایسه با ۲۲/۲۲ میکروگرم در گرم وزن خشک برگک). در تیمار ۱۵۰ میلی‌مولار کلرید سدیم، پس از کاربرد ۱۰ میلی مولار نیترات کلسیم، میزان نیترات برگک به‌طور معنی‌داری بیشتر از نیترات برگک در تیمارهای ۱۵۰ میلی مولار کلرید سدیم بدون کاربرد نیترات کلسیم و یا همراه با کاربرد غلظت ۱۵ میلی‌مولار نیترات کلسیم بود (۴۸/۸۹ میکروگرم در گرم وزن خشک در مقایسه با ۱۶/۶۶ و ۳۲/۲۲ میکروگرم در گرم وزن خشک برگک).

نیترات ریشه

نتایج حاصل از جدول ۳ تجزیه واریانس اثر تیمارهای کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر میزان نیترات ریشه در دانهال‌های پسته بادامی زرنند (جدول ۳) نشان داد اثر کلرید سدیم، نیترات کلسیم و یا برهمکنش کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر میزان نیترات ریشه در سطح احتمال یک درصد معنی‌دار بود.

نتایج بررسی برهمکنش غلظت‌های مختلف کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر میزان نیترات ریشه در دانهال‌های پسته بادامی زرنند (جدول ۴) نشان داد بیشترین میزان نیترات ریشه در تیمار شاهد (بدون کاربرد کلرید

سدیم و یا نیترات کلسیم) وجود داشت (۵۷/۷۸ میکروگرم در گرم وزن خشک) که با میزان نیترات ریشه در تیمار ۷۵ میلی مولار کلرید سدیم همراه با کاربرد نیترات کلسیم در غلظت ۱۵ میلی مولار تفاوت معنی‌داری نداشت (۵۱/۱۱ میکروگرم در گرم وزن خشک) ولی به‌طور معنی‌داری بیشتر از میزان نیترات ریشه در سایر تیمارها بود. در تیمار ۷۵ میلی‌مولار کلرید سدیم، کاربرد غلظت‌های ۱۰ و ۱۵ میلی‌مولار نیترات کلسیم موجب افزایش معنی‌داری نیترات ریشه نسبت به تیمار ۷۵ میلی‌مولار کلرید سدیم بدون کاربرد نیترات کلسیم شد (به ترتیب ۲۸/۸۹ و ۵۱/۱۱ میکروگرم در گرم وزن خشک در مقایسه با ۱۶/۶۷ میکروگرم در گرم وزن خشک). در تیمار ۱۵۰ میلی‌مولار کلرید سدیم کاربرد نیترات کلسیم اثر معنی‌داری بر نیترات ریشه نداشت.

نسبت نیترات ریشه به برگ

نتایج حاصل از جدول ۳ تجزیه واریانس اثر تیمارهای کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر نسبت نیترات ریشه به برگک نشان داد اثر کلرید سدیم، نیترات کلسیم و یا برهمکنش کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر نسبت نیترات ریشه به برگک در سطح احتمال یک درصد معنی‌دار بود.

نتایج بررسی برهمکنش غلظت‌های مختلف کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر نسبت نیترات ریشه به برگک دانهال‌های پسته بادامی زرنند (جدول ۴) نشان داد بیشترین نسبت نیترات ریشه به برگک در تیمار شاهد (بدون کاربرد کلرید سدیم و نیترات کلسیم) وجود داشت (۱/۲۱ برابر) که با نسبت نیترات ریشه به برگک در تیمار ۱۵۰ میلی‌مولار کلرید سدیم به همراه کاربرد نیترات کلسیم در غلظت ۱۰ میلی مولار تفاوت معنی‌داری نداشت (۱/۰۴ برابر) ولی به‌طور معنی‌داری بیشتر از میزان نسبت نیترات ریشه به برگک در دانهال‌های پسته در سایر تیمارها بود. در تیمار ۷۵ میلی مولار کلرید سدیم، کاربرد غلظت ۱۵ میلی‌مولار نیترات کلسیم موجب کاهش معنی‌دار نسبت نیترات ریشه به برگک نسبت به تیمار ۷۵ میلی مولار کلرید سدیم بدون کاربرد نیترات کلسیم گردید (۰/۴۳

میلی گرم در گرم وزن خشک) تفاوت معنی داری نداشت ولی به طور معنی داری بیشتر از سدیم برگ در سایر تیمارها بود. در تیمار ۱۵۰ میلی مولار کلرید سدیم، کاربرد ۱۵ میلی مولار نیترا کلسیم به طور معنی داری موجب کاهش سدیم برگ گردید (۵۰/۰۴ میلی گرم در گرم وزن خشک). در تیمار ۷۵ میلی مولار کلرید سدیم نیز کاربرد غلظت های ۱۰ و ۱۵ میلی مولار نیترا کلسیم موجب کاهش معنی دار سدیم برگ نسبت به تیمار ۷۵ میلی مولار کلرید سدیم گردید (به ترتیب ۲۸/۱۲ و ۲۵/۸۸ میلی گرم در گرم وزن خشک در مقایسه با ۳۲/۴۶ میلی گرم در گرم وزن خشک). در تیمار شاهد، تیمارهای نیترا کلسیم اثر معنی داری بر سدیم برگ نداشتند.

بیشترین سدیم ریشه در تیمار ۱۵۰ میلی مولار کلرید سدیم و بدون کاربرد نیترا کلسیم بود (۵۶/۲۵ میلی گرم در گرم وزن خشک) که به طور معنی داری بیشتر از سدیم برگ در سایر تیمارها بود. در تیمار بدون کاربرد کلرید سدیم، کاربرد نیترا کلسیم اثر معنی داری بر سدیم ریشه نداشت. در تیمارهای ۷۵ و ۱۵۰ میلی مولار کلرید سدیم، کاربرد ۱۰ و ۱۵ میلی مولار نیترا کلسیم موجب کاهش معنی دار سدیم برگ شد.

برابر در مقایسه با ۰/۷۵ برابر). در تیمار ۱۵۰ میلی مولار کلرید سدیم، کاربرد غلظت های ۱۰ و ۱۵ میلی مولار نیترا کلسیم موجب افزایش معنی داری نسبت نیترا ریشه به برگ در دانهال های پسته بادامی زرنند نسبت به تیمار ۱۵۰ میلی مولار کلرید سدیم بدون کاربرد نیترا کلسیم و یا همراه با غلظت ۱۵ میلی مولار نیترا کلسیم گردید (۱/۰۴ در مقایسه با ۰/۸۶ و یا ۰/۶۶ برابر).

یون سدیم

نتایج تجزیه واریانس اثر تیمارهای کلرید سدیم و نیترا کلسیم بر یون سدیم در برگ و ریشه و نسبت یون سدیم ریشه به برگ در دانهال های پسته (جدول ۵) نشان داد اثر کلرید سدیم و یا نیترا کلسیم بر میزان سدیم برگ و یا ریشه در سطح احتمال یک درصد معنی دار بود. همچنین برهمکنش کلرید سدیم و نیترا کلسیم بر تجمع یون سدیم در برگ در سطح احتمال ۵ درصد و در ریشه و نسبت یون سدیم ریشه به برگ در سطح احتمال یک درصد اثر معنی داری داشت.

بیشترین سدیم برگ دانهال های پسته بادامی زرنند در تیمار ۱۵۰ میلی مولار کلرید سدیم بدون کاربرد نیترا کلسیم وجود داشت (۵۷/۹۶ میلی گرم در گرم وزن خشک) که با سدیم برگ در تیمار ۱۵۰ میلی مولار کلرید سدیم و ۱۰ میلی مولار نیترا کلسیم (۵۵/۲۹

جدول ۴- برهمکنش اثر کلرید سدیم و نیترا کلسیم بر نیترا برگ و ریشه و فعالیت آنزیم نیترا ردوکتاز در برگ دانهال های پسته بادامی زرنند

نسبت نیترا ریشه به برگ	نیترا ریشه (میکروگرم در گرم وزن خشک)	نیترا برگ (میکروگرم/گرم وزن خشک)	میزان فعالیت آنزیم نیترا ردوکتاز برگ (میکرو مول نیترا/ساعت/گرم وزن تازه)	نیترا کلسیم (میلی مولار)	کلرید سدیم (میلی مولار)
۱/۲۱ ^a	۵۷/۷۸ ^a	۵۰ ^b	۵/۵۲ ^d	.	.
۰/۸۱ ^{bcd}	۴۸/۸۹ ^b	۶۰ ^a	۸/۳۴ ^b	۱۰	.
۰/۶۵ ^{cde}	۲۸/۸۹ ^c	۴۴/۴۴ ^b	۱۰/۱۷ ^a	۱۵	.
۰/۷۵ ^{cd}	۱۶/۶۷ ^d	۲۲/۲۲ ^d	۴/۸ ^{de}	.	.
۰/۵۸ ^{de}	۲۸/۸۹ ^c	۴۹/۶۶ ^b	۵/۸ ^{cd}	۱۰	۷۵
۰/۴۳ ^e	۵۱/۱۱ ^{ab}	۴۶/۴۴ ^b	۵/۶۲ ^{cd}	۱۵	.
۰/۸۶ ^{cd}	۱۴/۴۴ ^d	۱۶/۶۶ ^d	۳/۹۷ ^e	.	.
۱/۰۴ ^{ab}	۲۰ ^d	۴۸/۸۹ ^b	۷/۰۱ ^c	۱۰	۱۵۰
۰/۶۶ ^{cde}	۲۱/۱۱ ^d	۳۲/۲۲ ^c	۵/۸ ^{cd}	۱۵	.

* در هر ستون، میانگین های دارای حداقل یک حرف مشترک، در سطح احتمال ۵٪ آزمون چند دامنه ای دانکن تفاوت معنی داری ندارند.

یون کلسیم

نتایج حاصل از جدول ۶ تجزیه واریانس اثر تیمارهای کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر میزان یون کلسیم در برگ و ریشه دانهال‌های پسته بادامی زرنند نشان داد اثر کلرید سدیم بر تجمع یون کلسیم برگ، ریشه، نسبت یون سدیم به کلسیم در برگ و ریشه در سطح احتمال یک درصد معنی‌دار بود. همچنین اثر نیترات کلسیم بر تجمع یون کلسیم برگ، ریشه و نسبت یون سدیم به کلسیم ریشه در سطح احتمال یک درصد معنی‌دار بود ولی بر نسبت یون کلسیم برگ تفاوت معنی‌داری نداشت. همچنین اثر متقابل کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر یون کلسیم برگ و نسبت یون کلسیم ریشه به برگ در سطح احتمال ۵ درصد و در ریشه و نسبت یون سدیم به کلسیم ریشه در سطح یک درصد تفاوت معنی‌داری داشت ولی بر نسبت یون سدیم به کلسیم برگ تفاوت معنی‌دار نبود.

کلسیم برگ

بیشترین یون کلسیم برگ در تیمار ۷۵ میلی مولار کلرید سدیم همراه با کاربرد نیترات کلسیم ۱۵ میلی مولار وجود داشت (۶۵ میلی گرم در گرم وزن خشک) که به طور معنی‌داری بیشتر از یون کلسیم برگ در دانهال‌های پسته در سایر تیمارها بود. کمترین یون کلسیم برگ در تیمار ۱۵۰ میلی مولار کلرید سدیم بدون کاربرد نیترات کلسیم وجود داشت (۲۹/۱۶ میلی گرم در گرم وزن خشک) که با یون کلسیم برگ در تیمار شاهد (۳۷/۵ میلی گرم در گرم وزن خشک)، تیمار ۷۵ میلی مولار کلرید سدیم بدون کاربرد نیترات کلسیم (۳۷/۵ میلی گرم در گرم وزن خشک) و تیمار ۱۵۰ میلی مولار کلرید سدیم همراه با ۱۰ میلی مولار نیترات کلسیم (۳۷/۵ میلی گرم در گرم وزن خشک) تفاوت معنی‌داری نداشت ولی به طور معنی‌داری کمتر از یون کلسیم برگ سایر تیمارها بود.

جدول ۵- تجزیه واریانس کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر میزان تجمع یون‌های سدیم و کلسیم در برگ و ریشه دانهال‌های پسته بادامی زرنند

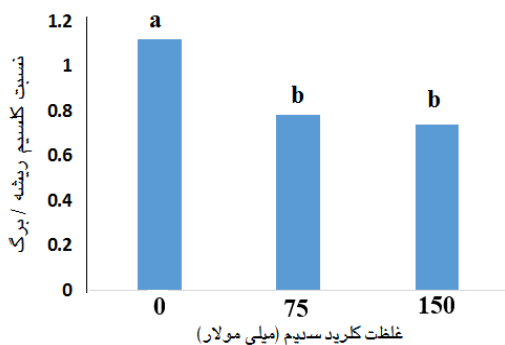
میانگین مربعات				درجه آزادی	منابع تغییرات
ریشه		برگ			
کلسیم	سدیم	کلسیم	سدیم		
۱۴۷۹/۹۶**	۱۶۰۰/۲۹**	۲۷۶/۲۱**	۲۵۶۵/۳۷**	۲	کلرید سدیم
۴۱۴/۹۹**	۲۴۷/۰۸**	۱۰۴۶/۰۰۶**	۷۱/۲**	۲	نیترات کلسیم
۳۳/۳۱**	۵۴/۳۶**	۹۳/۰۵*	۷/۶۳*	۴	کلرید سدیم × نیترات کلسیم
۴/۲۸	۹/۴۸	۲۵/۹۴	۴/۸۳	۱۸	خطای آزمایش
۵/۴۲	۹/۰۵	۱۱/۶۴	۶/۲۳	-	ضریب تغییرات (درصد)

*, ** و NS به ترتیب معنی‌دار در سطح احتمال ۵٪، ۱٪ و عدم وجود تفاوت معنی‌دار

جدول ۶- تجزیه واریانس کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر میزان تجمع نسبت یون‌های سدیم و کلسیم در برگ و ریشه دانهال‌های پسته بادامی زرنند

میانگین مربعات				درجه آزادی	منابع تغییرات
نسبت سدیم برگ	نسبت سدیم ریشه	نسبت کلسیم ریشه	نسبت سدیم ریشه به کلسیم برگ		
نسبت سدیم برگ به کلسیم برگ	نسبت سدیم ریشه به کلسیم ریشه	نسبت کلسیم برگ به کلسیم برگ	نسبت سدیم ریشه به کلسیم برگ		
۲/۸۶**	۴/۶۹**	۰/۳۷**	۰/۰۸۶**	۲	کلرید سدیم
۰/۸۳**	۱/۴۸**	۰/۰۲ ^{NS}	۰/۰۵**	۲	نیترات کلسیم
۰/۱۰۶ ^{NS}	۰/۲۴**	۰/۰۵۱*	۰/۰۴**	۴	کلرید سدیم × نیترات کلسیم
۰/۰۴۴	۰/۰۱۵	۰/۰۱۲	۰/۰۰۹	۱۸	خطای آزمایش
۲۳/۱۲	۱۱/۴۸	۱۲/۷	۹/۶۳	-	ضریب تغییرات (درصد)

*, ** و NS به ترتیب معنی‌دار در سطح احتمال ۵٪، ۱٪ و عدم وجود تفاوت معنی‌دار



نمودار ۱- اثر کلرید سدیم بر نسبت کلرید سدیم ریشه به برگ در دانهال‌های پسته (*P. vera L.*) بادامی زرنده *ستون‌های دارای حرف مشترک در سطح ۰/۵ آزمون دانکن تفاوت معنی‌داری ندارند.

کمترین نسبت یون کلرید سدیم ریشه به برگ در تیمار ۷۵ میلی مولار کلرید سدیم همراه با کاربرد نیترات کلرید سدیم در غلظت ۱۵ میلی مولار وجود داشت (۰/۶ برابر) که با نسبت یون کلرید سدیم ریشه به برگ در تیمار ۱۵۰ میلی مولار کلرید سدیم بدون کاربرد نیترات کلرید سدیم (۰/۷۵ برابر)، تیمار ۱۵۰ میلی مولار کلرید سدیم و کاربرد نیترات کلرید سدیم در غلظت‌های ۱۰ و ۱۵ میلی مولار (به ترتیب ۰/۷۶ و ۰/۷۱ برابر) تفاوت معنی‌داری نداشت ولی با نسبت یون کلرید سدیم ریشه به برگ در سایر تیمارها تفاوت معنی‌دار بود.

بحث

نتایج آزمایش حاضر نشان داد کاربرد نیترات کلرید سدیم اثر معنی‌داری بر اسیدآمین کل برگ و ریشه دانهال‌های پسته بادامی زرنده در شرایط تنش شوری داشت (جدول ۲). تولید اسیدهای آمینه از جمله مکانیسم‌های دفاعی گیاهان در برابر تنش شوری می‌باشد (فتوحی قزوینی و همکاران، ۱۳۹۰؛ ژو، ۲۰۰۷). اگرچه حیدری (۱۳۸۳) گزارش داد با افزایش تنش شوری تجمع پرولین در برگ و ریشه دانهال‌های بنه، سرخس و قزوینی افزایش یافت ولی در مورد تغییرات اسیدآمینه کل در گیاه پسته گزارشی منتشر نگردیده است.

در شرایط تنش شوری بخشی از پروتئین‌های سلول تجزیه شده و به دنبال آن غلظت اسیدهای آمینه در سلول افزایش می‌یابد.

کلرید سدیم ریشه

بررسی یون کلرید سدیم ریشه دانهال‌های پسته بادامی زرنده (جدول ۷) نشان داد بیشترین یون کلرید سدیم ریشه در تیمار ۱۵ میلی مولار نیترات کلرید سدیم بدون کاربرد کلرید سدیم وجود داشت (۶۲/۵ میلی گرم در گرم وزن خشک) که به‌طور معنی‌داری بیشتر از محتوی یون کلرید سدیم ریشه در دانهال‌های پسته در سایر تیمارها بود. کمترین محتوی یون کلرید سدیم ریشه در دانهال‌های پسته تیمار شده با ۱۵۰ میلی مولار کلرید سدیم بدون کاربرد نیترات کلرید سدیم وجود داشت (۲۱/۴۳ میلی گرم در گرم وزن خشک) که به‌طور معنی‌داری کمتر از محتوی یون کلرید سدیم ریشه دانهال‌های پسته در سایر تیمارها بود.

نسبت کلرید سدیم ریشه به برگ

نتایج حاصل از مقایسه میانگین اثر غلظت‌های مختلف کلرید سدیم بر نسبت یون کلرید سدیم ریشه به برگ در دانهال‌های پسته بادامی زرنده (نمودار ۱) نشان داد بیشترین نسبت یون کلرید سدیم ریشه به برگ در تیمار شاهد (بدون کاربرد کلرید سدیم) وجود داشت (۱/۱۲ برابر) که به‌طور معنی‌داری بیشتر از نسبت یون کلرید سدیم ریشه به برگ در تیمارهای ۷۵ و ۱۵۰ میلی مولار کلرید سدیم بود (به ترتیب ۰/۷۸ و ۰/۷۴ برابر). کمترین نسبت یون کلرید سدیم ریشه به برگ در تیمار ۱۵۰ میلی مولار کلرید سدیم وجود داشت که با نسبت یون کلرید سدیم ریشه به برگ در تیمار ۷۵ میلی مولار کلرید سدیم تفاوت معنی‌داری نداشت ولی به‌طور معنی‌داری کمتر از نسبت یون کلرید سدیم ریشه به برگ در شاهد بود.

نتایج بررسی پرمکشن غلظت‌های مختلف کلرید سدیم و نیترات کلرید سدیم بر نسبت یون کلرید سدیم ریشه به برگ (جدول ۸) نشان داد بیشترین نسبت یون کلرید سدیم ریشه به برگ در تیمار شاهد (بدون کاربرد کلرید سدیم و یا نیترات کلرید سدیم) وجود داشت (۱/۲ برابر) که با نسبت یون کلرید سدیم ریشه به برگ در تیمار ۱۵ میلی مولار نیترات کلرید سدیم بدون کاربرد کلرید سدیم تفاوت معنی‌داری نداشت ولی با این نسبت در سایر تیمارها تفاوت معنی‌دار بود.

جدول ۷- برهمکنش اثرهای کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر تجمع یون کلسیم در برگ و ریشه دانهال‌های پسته بادامی زرنند

کلرید سدیم (میلی مولار)	نیترات کلسیم (میلی مولار)	سدیم برگ (میلی گرم در گرم وزن خشک)	سدیم ریشه (میلی گرم در گرم وزن خشک)	کلسیم برگ (میلی گرم در گرم وزن خشک)	کلسیم ریشه (میلی گرم در گرم وزن خشک)
۰	۰	۲۳/۷۵ ^{ef}	۲۶/۸۳ ^d	۳۷/۵ ^{def}	۴۵/۳۳ ^c
۱۰	۰	۲۲/۵۸ ^{ef}	۲۳/۸۳ ^{de}	۵۰/۱۶ ^b	۴۹/۳۳ ^b
۱۵	۰	۲۱/۳۷ ^f	۲۳/۶۲ ^{de}	۵۴/۱۶ ^b	۶۲/۵ ^a
۰	۱۰	۳۲/۴۶ ^c	۳۶/۸۷ ^c	۳۷/۵ ^{def}	۲۶/۶۶ ^f
۰	۱۰	۲۸/۱۲ ^d	۲۷/۷۵ ^d	۴۱/۶۶ ^{cde}	۳۸/۳۳ ^d
۰	۱۵	۲۵/۸۸ ^{de}	۱۹/۳۸ ^e	۶۵ ^a	۳۹/۳۶ ^d
۰	۰	۵۷/۹۶ ^a	۵۶/۲۵ ^a	۲۹/۱۶ ^f	۲۱/۴۳ ^g
۱۰	۱۵	۵۵/۲۹ ^a	۴۴/۲۱ ^b	۳۷/۵ ^{def}	۲۸/۶۶ ^{ef}
۱۵	۱۵	۵۰/۰۴ ^b	۴۷/۴۶ ^b	۴۵/۴۱ ^{bcd}	۳۲/۲ ^e

* در هر ستون، میانگین‌های دارای حداقل یک حرف مشترک، در سطح احتمال ۵٪ آزمون چند دامنه‌ای دانکن تفاوت معنی‌داری ندارند.

جدول ۸- برهمکنش اثرهای کلرید سدیم و نیترات کلسیم بر تجمع نسبت یون‌های سدیم و کلسیم برگ و ریشه در دانهال‌های پسته بادامی زرنند

کلرید سدیم (میلی مولار)	نیترات کلسیم (میلی مولار)	نسبت سدیم ریشه به سدیم برگ	نسبت کلسیم ریشه به کلسیم برگ	نسبت سدیم ریشه به کلسیم ریشه
۰	۰	۱/۱۳ ^a	۱/۲ ^a	۰/۶ ^{dc}
۱۰	۰	۱/۰۵ ^{ab}	۰/۹۸ ^{bc}	۰/۴۸ ^d
۱۵	۰	۱/۱ ^{ab}	۱/۱۶ ^{ab}	۰/۳۷ ^d
۰	۱۰	۱/۱۳ ^a	۰/۸۲ ^{cde}	۱/۳۹ ^b
۱۰	۱۰	۰/۹۹ ^{ab}	۰/۹۳ ^{cd}	۰/۷۲ ^c
۱۵	۱۵	۰/۷۵ ^d	۰/۶ ^f	۰/۴۹ ^d
۰	۰	۰/۹۷ ^{ab}	۰/۷۵ ^{def}	۲/۶۳ ^a
۱۰	۱۵	۰/۷۹ ^{cd}	۰/۷۶ ^{def}	۱/۵۳ ^b
۱۵	۱۵	۰/۹۵ ^{bc}	۰/۷۱ ^{ef}	۱/۴۸ ^b

* در هر ستون، میانگین‌های دارای حداقل یک حرف مشترک، در سطح احتمال ۵٪ آزمون چند دامنه‌ای دانکن تفاوت معنی‌داری ندارند.

همکاران^۱، ۲۰۰۴). در شرایط تنش شوری به دلیل اختلال در دریافت کلسیم و در نتیجه بروز کمبود کلسیم، سنتز پروتئین مختل شده و این اختلال در سنتز پروتئین، منجر به افزایش تجمع اسیدهای آمینه می‌گردد (خادری و همکاران، ۲۰۰۱). پیشنهاد شده کاربرد نیترات کلسیم باعث کاهش اسیدهای آمینه و افزایش پروتئین می‌گردد ولی از آنجایی که کلسیم یون همراه برای آنیون‌های غیرآلی و آلی به موازنه‌ی کاتیونی-آنیونی

نتایج نشان دادند نسبت اسیدهای آمینه کل ریشه به برگ در دانهال‌های پسته بادامی زرنند در شرایط تنش کلرید سدیم پس از کاربرد نیترات کلسیم تغییر یافت. این نتایج می‌تواند نشان‌دهنده دخالت کلسیم در بهبود وضعیت اسیدهای آمینه گیاه پسته در شرایط تنش شوری باشد و می‌تواند به‌عنوان مکانیسم دفاعی گیاه در شرایط تنش شوری مورد توجه قرار گیرد. پیشنهاد شده آنزیم دی فسفولپاز به همراه کاتیون کلسیم و آبسازیک اسید در ارسال سیگنال سنتز پروتئین دخالت دارند (تیری و

1- Thiery et al.

۱۵۰ میلی مولار کلرید سدیم بدون کاربرد نیترا ت کلسیم، فعالیت آنزیم نیترا ت ردوکتاز در برگ کاهش یافت. کاهش فعالیت آنزیم نیترا ت ردوکتاز برگ در دانهال‌های پسته در شرایط تنش کلرید احتمالاً ناشی از کاهش دریافت نیترا ت به دلیل رقابت بین کلر و نیترا ت برای جذب توسط ریشه می‌باشد (ویسمن، ۱۹۹۵). نیترا ت سوبسترای لازم برای شروع فعالیت آنزیم نیترا ت ردوکتاز است و کاهش جذب نیترا ت موجب کاهش فعالیت آنزیم نیترا ت ردوکتاز می‌گردد (ویگاس و همکاران^۴، ۱۹۹۹). افزایش فعالیت آنزیم نیترا ت ردوکتاز در تیمارهای شوری همراه با کاربرد نیترا ت کلسیم در غلظت‌های ۱۰ و ۱۵ میلی‌مولار (جدول ۴) می‌تواند به دلیل افزایش نیترا ت باشد که سوبسترای آنزیم نیترا ت است. وجود نیترا ت کلسیم در شرایط تنش کلرید سدیم، رقابت بین دو آنیون کلر و نیترا ت را کاهش داده و خسارت کمبود نیترا ت و کاهش فعالیت آنزیم نیترا ت ردوکتاز در گیاه پسته را کاهش داد. گزارش شده در شرایط تنش شوری به دلیل کاهش دریافت نیترا ت، فعالیت آنزیم نیترا ت ردوکتاز کاهش یافته و مواد آلی کمتری تولید خواهد شد (میقانی و ابراهیم‌زاده، ۱۳۸۳). در گیاه سیب، افزایش نیترا ت از ۱ تا ۱۵ میلی مولار فعالیت آنزیم نیترا ت ردوکتاز را در ریشه و ساقه افزایش داد (بابالار، ۱۳۷۴). میرزایی (۱۳۹۱) نیز کاهش در فعالیت آنزیم نیترا ت ردوکتاز در دانهال‌های بادام در شرایط تنش کلرید سدیم و ویگاس و همکاران (۱۹۹۹) نیز اثر منفی کلرید سدیم بر فعالیت آنزیم نیترا ت ردوکتاز در دانهال‌های بادام‌هندی را گزارش داده‌اند.

نتایج این آزمایش حاضر نشان‌دهنده اثر نیترا ت کلسیم بر تغییر تجمع یون‌های سدیم و کلسیم در برگ و ریشه دانهال‌های پسته بادامی زرنده بود (جدول ۶). اگرچه تجمع یون‌های سدیم و کلر باعث تنش اسمزی و اختلالات تغذیه‌ای در گیاهان می‌گردد (مارشتر، ۱۹۹۶) ولی نتایج آزمایش حاضر در مورد اثر نیترا ت کلسیم بر

کمک می‌کند (مارشتر، ۱۹۹۶).

نتایج آزمایش حاضر نشان داد کاربرد نیترا ت کلسیم در شرایط تنش شوری باعث بهبود میزان نیترا ت در برگ دانهال‌های پسته بادامی زرنده در مقایسه با میزان نیترا ت در تیمارهای شوری بدون کاربرد نیترا ت کلسیم گردید، درحالی‌که در ریشه تنها در تیمار میلی‌مولار کلرید سدیم، کاربرد نیترا ت کلسیم در غلظت‌های ۱۰ و ۱۵ میلی‌مولار موجب افزایش معنی‌دار اسیدآمین به نسبت به تیمار ۷۵ میلی مولار کلرید سدیم بدون کاربرد نیترا ت کلسیم گردید (جدول ۴). شوری باعث کاهش تجمع نیترا ت در گیاه می‌شود زیرا رقابت بین یون کلر و نیترا ت منجر به کاهش دریافت نیترا ت می‌شود (ویسمن^۱، ۱۹۹۵). سمیت ناشی از کلر مانع جذب نیترا ت می‌شود زیرا در محیط شور جذب و مصرف یون نیترا ت به دلیل تداخل یونی در سراسر دیواره سلولی به کندی صورت می‌گیرد (ساتیروپالوس و همکاران^۲، ۲۰۰۶).

کاهش تجمع نیترا ت در برگ پایه‌های پسته (حیدری، ۱۳۸۳) و در برگ و ریشه دانهال‌های پایه‌های بادام اهلی تلخ و شیرین (میرزایی، ۱۳۹۱) در شرایط تنش شوری مورد تأیید قرار گرفته است. با توجه به این‌که نیترا ت در بهبود فتوسنتز، رشد و کاهش ریزش برگ عمل می‌کند و موجب افزایش ماده خشک و کاهش غلظت کلر می‌گردد. نقش مثبت نیترا ت کلسیم در افزایش نیترا ت برگ و ریشه دانهال‌های پسته نشان‌دهنده اهمیت توجه به کاربرد ترکیبات حاوی نیترا ت در شرایط تنش شوری برای درختان میوه می‌باشد. دامینگو و همکاران^۳ (۲۰۰۴) نیز گزارش دادند نیترا ت را به صورت نیترا ت پتاسیم در مرکبات تحت تنش شوری موجب بهبود رشد شد.

بررسی برهمکنش غلظت‌های مختلف کلرید سدیم و نیترا ت کلسیم بر فعالیت آنزیم نیترا ت ردوکتاز برگ دانهال‌های پسته (جدول ۴) نشان داد در تیمارهای ۷۵ و یا

1- Wiesman

2- Sotiropoulos et al.

3- Domingo et al.

4- Viegas et al.

نتیجه‌گیری

نتایج آزمایش حاضر نشان داد تنش شوری ناشی از کلرید سدیم بر فعالیت آنزیم نیترات ردوکتاز، میزان نیترات در برگ و میزان اسیدهای آمینه کل برگ و ریشه دانهال‌های پسته بادامی زرد اثر منفی داشت و کاربرد نیترات کلسیم موجب کاهش اثرات منفی تنش شوری بر تجمع اسیدهای آمینه، تجمع نیترات و فعالیت آنزیم نیترات ردوکتاز در دانهال‌های پسته اهلی گردید. این موضوع نشان‌دهنده توجه به فعالیت‌های آنزیمی و شاخص‌های بیوشیمیایی در بررسی پاسخ گیاه پسته به تنش شوری می‌باشد.

تغییر تجمع سدیم در برگ و ریشه دانهال‌های پسته بادامی زرد احتمالاً به دلیل جایگزین شدن بیشتر یون کلسیم به جای یون سدیم در محیط ریشه باشد زیرا احتمالاً در شرایط تنش شوری بین جذب دو یون سدیم و کلسیم همچنین یون کلر رقابت وجود دارد. توللی و همکاران (۲۰۰۸) نیز گزارش دادند کاربرد کلسیم در شرایط تنش شوری باعث کاهش اثرات مضر شوری در دانهال‌های پسته گردید. نتایج آزمایش حاضر در مورد کاهش یون کلسیم در برگ و ریشه دانهال‌های پسته بادامی زرد با نتایج طالبی و همکاران (۱۳۸۸) مشابهت دارد که گزارش دادند در شرایط تنش شوری در دانهال‌های پسته قزوینی تجمع یون کلسیم کاهش یافت.

منابع

۱. بابالار، م.، احمدی، الف. و ربیعی، ف. ۱۳۷۴. اندازه‌گیری فعالیت آنزیم نیترات ردوکتاز در سیب گلدن دلشس. مجله علوم کشاورزی ایران. جلد ۳: ۹-۱۹.
۲. بای‌بوردی، م. ۱۳۶۹. اصول مهندسی آبیاری. انتشارات دانشگاه تهران. جلد اول، چاپ پنجم: ۱۲۴-۱۲۵.
۳. حیدری، م. ۱۳۸۳. فعالیت آنزیمی، پراکسیداسیون چربی، وضعیت آنتی‌اکسیداسیونی و شاخص‌های بیوشیمیایی در پایه‌های پسته (*Pistacia sp.*) در شرایط تنش شوری. رساله دکتری باغبانی، دانشگاه شیراز، ۱۶۳ ص.
۴. حیدری، م. و تفضلی، ع. ۱۳۸۶. تأثیر کلرید سدیم بر فعالیت آنزیم پلی‌فنل اکسیداز و میزان فنل در دانهال‌های سه پایه پسته. مجله پژوهش‌های کشاورزی. شماره ۲: ۶۷-۷۹.
۵. حیدری، م. و تفضلی، ع. الف. ۱۳۸۶. تأثیر کلرید سدیم بر فعالیت آنزیم ایندول استیک اسید اکسیداز در برگ و ریشه دانهال‌های سه پایه پسته. پنجمین کنگره علوم باغبانی ایران: ۱۵۴-۱۵۵.
۶. حیدری، م. و راحمی، م. ۱۳۸۱. مطالعه اثرات شوری بر تنزگی دانه‌گرده و بذر چند پایه پسته. مجله علوم کشاورزی ایران. شماره ۳: ۳۸۵-۳۹۳.
۷. طالبی، م.، مظفری، و. و تاج‌آبادی‌پور، الف. ۱۳۸۸. پاسخ دانهال‌های پسته رقم قزوینی *Pistacia vera cv. Ghazvini* به سطوح مختلف روی و کلرید سدیم. مجله پژوهش‌های خاک، جلد ۲۳، شماره ۲: ۱۱-۱۲.
۸. فتوحی قزوینی، ر.، حیدری، م. و هاشم‌پور، الف. ۱۳۹۰. فیزیولوژی و بیولوژی مولکولی تحمل تنش در گیاهان (ترجمه). انتشارات جهاد دانشگاهی مشهد، ۳۶۰ ص.
۹. مارشورن، ه. ۱۹۹۶. تغذیه معدنی گیاهان عالی. (ترجمه: خلدبرین، ب. و اسلام زاده، ط.). انتشارات دانشگاه شیراز. جلد اول، ۴۹۵ ص.

۱۰. مظفري، و. و امیدی، ل. ۱۳۹۱. تأثیر پتاسیم و شوری بر برخی خصوصیات مورفولوژیکی و فیزیولوژیکی پسته در محیط پرلیت. نشریه آب و خاک (علوم و صنایع کشاورزی). جلد ۲۶، شماره ۳: ۶۳۷-۶۴۷.
۱۱. میرزایی، س. ۱۳۹۱. اثر کلرید سدیم بر شاخص‌های بیوشیمیایی و فعالیت آنزیمی در گونه‌های بادام (*Prunus sp.*). پایان‌نامه کارشناسی ارشد علوم باغبانی. دانشگاه کشاورزی و منابع طبیعی رامین خوزستان، ۱۷۲ ص.
۱۲. میقانی، ف. و ابراهیم‌زاده، ح. ۱۳۸۳. اثر تنش شوری بر فعالیت سینتیتیکی آنزیم نترات ردوکتاز در دو رقم گندم. مجله علوم دانشگاه تهران. جلد ۳، شماره ۲: ۳۹۳-۴۰۱.
13. Abbaspour, H., Afshari, H., and Abdel-Wahhab, M. A. 2012. Influence of salt stress on growth, pigments, soluble sugars and ion accumulation in three pistachio cultivars. *Journal of Medicinal Plants*, 6(12): 2468-2473.
14. Abu-Sharar, T.M. 1994. Productivity of pistachio trees (*Pistacia vera* L.) under saline conditions. *Diarasat*, 21, 193-206.
15. Ali-Dinar, H.M., Ebert, G., and Ludders, P. 1999. Growth, chlorophyll content photosynthesis and water relations in Guava (*Psidium guajava* L.) under salinity and different nitrogen supply. *Journal of Horticultural Science*, 64(2): 54-59.
16. Aslam, M., Travis, R.L., and Huffaker, R.C. 1994. Stimulation of nitrate and nitrate efflux by ammonium in barley (*Hordeum vulgare* L.) seedlings. *Plant Physiol*, 106, 1293-1301.
17. Behboudian, M.H., Walker, R.R., and Torokfalvy, E. 1986. Effects of water stress and salinity on photosynthesis of pistachio. *Journal of Horticultural Science*, 29, 251-261.
18. Benhassaini, H., Fetati, A., Hocine, A.K., and Belkhodja, M. 2012. Effect of salt stress on growth and accumulation of proline and soluble sugars on plantlets of *Pistacia atlantica* Desf. subsp. *atlantica* used as rootstocks. *Biotechnologie, Agronomie, Societe et Environnement*, 16(2): 159-165.
19. Cataldo, D.A., Schrader, L.E., and Youngs, V.L. 1975. Rapid colorimetric determination of nitrate in plant tissue by nitration of salicylic acid. *Communications in Soil Science and Plant Analysis*, 6, 71-80.
20. Domingo, J., Yoseph, L., Aurelio, G.C., Francisc, R.T., Eduardo, P.M., and Manuel, T. 2004. Nitrate improves growth in salt stressed citrus seedlings through effects on photosynthetic activity and chloride accumulation. *Tree Physiol*, 24, 1027-1034.
21. Flowers, T.J., and Yeo, A.R. 1986. Ion relations of plants under drought and salinity. *Aust. Journal of Plant Physiol*, 13: 75-91.
22. Khadri, M., Pliego, L., Soussi, M., Lluch, C., and Ocana, A. 2001. Ammonium assimilation and ureide metabolism in common bean (*Phaseolus vulgaris*) nodules under salt stress. *Biotechnologie, Agronomie, Societe et Environnement*, 21: 635-643.
23. Nooghi, F., and Mozafari, V. 2012. Effects of calcium on eliminating the negative effects of salinity in pistachio (*Pistacia vera* L.) seedlings. *Journal of Crop Science*, 6(4): 711-716.

24. Parsa, A., and Karimian, A. 1975. Effect of sodium chloride on seedling of two varieties of Iranian pistachio. *Journal of Horticultural Science*, 115, 40-46.
25. Rahemi, M., and Heidari, M. 2002. Growth and chemical composition of pistachio rootstocks in response of growth regulators under saline condition. *Acta Horticulturæ*, 591: 333-340.
26. Rao, K.R., and Gnaham, A. 1990. Inhibition of nitrate and nitrate reductase activity by salinity stress in *Sorghum vulgare*. *Phytochemistry*, 29: 1047-1049.
27. Ravindranath, M.H. 1981. Manual research methods for crustacean biochemistry and physiology. *Special Publication*, 7: 10-20.
28. Sepaskhah, A.R., and Maftoun, M. 1988. Relative salt tolerance of Pistachio cultivars. *Journal of Horticultural Science*, 63(1): 157-162.
29. Sotiropoulos, T.E., Therios, I.N., Almaliotis, D., Papadakis I., and Dimassi K.N. 2006. Response of cherry rootstocks to boron and salinity. *Journal of Plant Nutrition*, 29: 1691-1698.
30. Stewart, G.R., Lee, J.A., and Orebamjo, T.O. 1972. Nitrogen metabolism of halophyte: Nitrate reductase activity and utilization. *New Phytol*, 72: 539-546.
31. Tavallali, V., Rahemi, M., and Panahi, B. 2008. Calcium induces salinity tolerance in pistachio rootstocks. *Fruits*, 63: 201-208.
32. Thiery, L., Leprince, A., Lefebvre, D., Chars, M.A., Debarbieux, E., and Savoure, A. 2004. Phospholipase D is a negative regulator of proline biosynthesis in *Arabidopsis thaliana*. *The Journal of Biological Chemistry*, 279: 14812-14818.
33. Viegas, R.A., Melo, A.R.B., and Silveira, A.G. 1999. Nitrate reductase activity and proline accumulation in cashew in response to NaCl salt shock. *Revista Brasileira de Fisiologia Vegetal*, 11(1): 21-28.
34. Wiesman, Z. 1995. Rootstock and nitrate involvement in "Ettinger" avocado response to chloride stress. *Journal of Horticultural Science*, 62: 33-43.