

تأثیر مقادیر مختلف آمونیوم و کلسیم محلول غذایی بر وضعیت تغذیه‌ای، عملکرد و کیفیت گل رز (*Rosa hybrida L.*) در سیستم هیدرопونیک

سید محمد بنی‌جمالی^{*}^۱ و حسین بیات^۱

(تاریخ دریافت: ۱۳۹۱/۲/۳۰؛ تاریخ پذیرش: ۱۳۹۱/۳/۲۷)

چکیده

به منظور بررسی تأثیر شکل نیتروژن (آمونیوم و نیترات) و سطوح مختلف کلسیم محلول غذایی بر عملکرد کمی و کیفی گل رز شاخه بریده (*Rosa hybrida L.*) رقم Vendetta، در شرایط کشت بدون خاک، آزمایشی در گلخانه ایستگاه ملی تحقیقات گل و گیاهان زیستی (محلات) اجرا شد. آزمایش به صورت فاکتوریل در قالب طرح بلوک‌های کامل تصادفی با دو فاکتور آمونیوم در سه سطح (صفر، ۲/۵ و ۵/۰ میلی‌مolar، از کل ۱۰ میلی‌مolar نیتروژن و بقیه به شکل نیترات) و کلسیم در دو سطح (۱/۶ و ۴/۸ میلی‌مolar) بود. نتایج نشان داد که افزایش غلظت آمونیوم محلول غذایی از صفر به ۲/۵ میلی‌مolar موجب افزایش تعداد شاخه گل، طول دمگل و وزن تر شاخه گل شد. در حالی که غلظت ۵ میلی‌مolar آمونیوم موجب کاهش معنی‌دار تعداد شاخه گل، قطر جام، طول جام، عمر پس از برداشت و وزن تر شاخه گل گردید. افزایش غلظت کلسیم محلول غذایی باعث افزایش معنی‌دار قطر جام گل و وزن تر شاخه گل شد. با کاربرد آمونیوم در محلول غذایی (افزایش نسبت آمونیوم به نیترات)، غلظت کلسیم و پتانسیم برگ کاهش و غلظت فسفر، روی، منگنز، آهن و بر به طور معنی‌داری افزایش یافت. افزایش غلظت کلسیم محلول غذایی سبب افزایش معنی‌دار غلظت نیتروژن، کلسیم، منگنز و بر و کاهش معنی‌دار غلظت پتانسیم، روی و مس برگ گل رز شد. براساس نتایج این آزمایش، کاربرد ۲/۵ میلی‌مolar آمونیوم (۲۵ درصد نیتروژن کل محلول غذایی) همراه با ۴/۸ میلی‌مolar کلسیم سبب بهبود رشد و برخی شاخص‌های کیفی گل رز رقم Vendetta می‌شود.

واژه‌های کلیدی: نیتروژن، تغذیه گیاه، کشت بدون خاک

۱. مرکز تحقیقات کشاورزی و منابع طبیعی استان مرکزی، ایستگاه ملی تحقیقات گل و گیاهان زیستی، محلات
*: مسئول مکاتبات، پست الکترونیکی: smbanijamali@yahoo.com

مقدمه

آزمایش روی گل رز شاخه بریده (*Rosa hybrida L.*) رقم Vendetta، در ایستگاه ملی تحقیقات گل و گیاهان زیستی محلات با طول شرقی "۳۰ ۵۰ ۲۷' و عرض شمالی "۳۰' ۵۴'، واقع در ارتفاع ۱۷۴۷ متری از سطح دریا، به صورت آبکشت و به مدت یکسال از ابتدای بهار به اجرا گذاشته شد. به منظور اجرای این آزمایش، بوته‌های یکساله رز تهیه و به گل‌دان‌های پلاستیکی ۱۰ لیتری با قطر دهانه ۲۷ سانتی‌متر شامل بسته مخلوط از فیبر نارگیل (کوکوپیت) از نوع نرم (Fine) همراه با پرلایت درشت (۳-۵ میلی‌متر) با نسبت حجمی به ترتیب ۷۰ و ۳۰ درصد منتقل گردیدند. مشخصات بستر مورد آزمایش در جدول ۱ آورده شده است (۳ و ۳۸).

آزمایش به صورت فاکتوریل در قالب طرح بلوک‌های کامل تصادفی با دو فاکتور شامل سطوح مختلف آمونیوم نیترات و کلسیم در محلول غذایی با چهار تکرار اجرا گردید. آمونیوم در سه سطح (صفر، ۲/۵ و ۵/۰ میلی‌مولار از منبع نیترات آمونیوم و کلسیم در دو سطح (۱/۶ و ۴/۸ میلی‌مولار) از منبع نیترات کلسیم و سولفات کلسیم ($\text{Ca SO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) استفاده شد.

بدین منظور شش محلول غذایی شامل مقداری مختلف آمونیوم و کلسیم به شرح بالا تهیه و برای تغذیه بوته‌های رز مورد استفاده قرار گرفت. ترکیب محلول غذایی پایه مورد استفاده برای تغذیه گل رز عبارت بود از: نیتروژن کل ۱۰، فسفر ۱، پتاسیم ۷/۴ و منیزیم ۲ (برحسب میلی‌مولار) و مس ۰/۳۲، بر ۰/۱۱، آهن ۹۰، منگنز ۹/۱۴، روز ۰/۷۶ و مولیبدن ۰/۴۶ (برحسب میکرومولار). عناصر غذایی از منابع کودی نیترات پتاسیم KNO_3 ، نیترات کلسیم $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ، نیترات آمونیوم NH_4NO_3 ، سولفات آمونیوم $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ ، منیزیم $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ، اسید فسفوکلریک H_3PO_4 ، سولفات پتاسیم K_2SO_4 ، سولفات منیزیم $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ ، سولفات کلسیم $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ، سولفات مس $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ، اسید بوریک Fe-EDDHA ، ۶% H_3BO_3 ، کلات آهن Fe

گل رز (*Rosa hybrida L.*) یکی از مهم‌ترین گل‌های شاخه بریده در ایران می‌باشد که ۵۴۶ هکتار سطح زیر کشت را به خود اختصاص داده است. منطقه محلات یکی از قطب‌های تولید گل و گیاهان زیستی به شمار می‌رود که در حدود ۸۳ هکتار از گلخانه‌های این شهرستان زیر کشت گل رز می‌باشد (۲). عمر پس از برداشت گل شاخه بریده رز یکی از مهم‌ترین فاکتورهای تعیین‌کننده کیفیت گل می‌باشد. ماندگاری کم گل‌های بریده رز در طی دوره پس از برداشت، ضرورت انجام پژوهش به منظور ارایه راهکارهای علمی برای کاهش ضایعات این محصول با ارزش را مشخص می‌کند. از میان عناصر غذایی پرصرف، کلسیم دارای اهمیت ویژه‌ای در بهبود شاخص‌های کیفی گل بریده رز می‌باشد (۱۶). اگرچه مطالعات متعدد انجام گرفته نقش کلسیم را در بهبود خصوصیات پس از برداشت گل رز به اثبات رسانده است (۲۸، ۳۴ و ۳۶)، اما توجه به عناصر غذایی تأثیرگذار بر جذب کلسیم از محلول‌های غذایی توسط گل رز می‌تواند در تبیین نقش کلسیم بر شاخص‌های کیفی گل رز مؤثر باشد. جذب کلسیم توسط گیاه به صورت غیرفعال بوده و تحت تأثیر رقابت با سایر کاتیون‌ها قرار می‌گیرد (۴).

از سوی دیگر، آمونیوم و پتاسیم دو کاتیون اصلی رقیب کلسیم در جذب توسط گل رز بوده و باعث کاهش جذب کلسیم توسط این گیاه از محلول‌های غذایی می‌گرددند (۳۷). کاهش جذب کلسیم منجر به افت خصوصیات پس از برداشت گل رز شده، و به دنبال آن ضایعات این محصول افزایش می‌یابد. با توجه به کمبود اطلاعات درباره سطوح مناسب تغذیه‌ای آمونیوم و کلسیم محلول‌های غذایی مورد استفاده برای گل رز در هیدروپونیک، در این پژوهش، تأثیر مقادیر مختلف آمونیوم و کلسیم بر عملکرد کمی و کیفی گل رز در شرایط کشت بدون خاک مورد بررسی قرار گرفته است.

جدول ۱. برخی از مشخصات فیزیکی و شیمیابی بستر مورد استفاده

درصد ظرفیت نگهداری آب	وزن مخصوص ظاهری خشک (g/cm ³)	وزن مخصوص ظاهری مرطوب (g/cm ³)	وزن مخصوص حقیقی (g/cm ³)	درصد خلل و فرج کل	درصد حجمی آب	درصد حجمی هوا	EC (dS/m)	pH
۷۳/۶	۰/۱۶۲	۰/۶۱۷	۱/۲۸	۸۷/۳	۴۵/۵	۴۵/۳	۱/۸۴	۵/۹

و بر در نمونه‌های برگ و گلبرگ با روش‌های معمول اندازه‌گیری شد (۱). در طول دوره گل‌دهی، با ظاهر شدن غنچه‌ها، موقعی که کاسبرگ‌ها به طرف پایین برگشته و جام گل استوانه‌ای شد، برداشت گل‌ها انجام و شاخص‌های مربوطه اندازه‌گیری شد. شاخص‌های مورد ارزیابی عبارت بودند از: تعداد گل به ازای هر بوته (عملکرد بوته)، تعداد شاخه گل با کلاس‌های مختلف ارتفاع شاخه (۲۲)، وزن تر ساقه گل دهنده، وزن کل گل‌های بریده به ازای هر بوته، طول آخرین گره شاخه تا غنچه (دمگل)، طول جام گل، قطر جام گل و عمر پس از برداشت (ماندگاری). وزن تر ساقه گل دهنده با استفاده از ترازوی رقومی اندازه‌گیری شد. ارتفاع ساقه گل دهنده و طول آخرین گره شاخه تا غنچه با استفاده از خطکش و طول و قطر جام گل با استفاده از کولیس اندازه‌گیری شد. جهت تعیین عمر پس از برداشت، شاخمهای گل به گلدانهای حاوی آب مقطر در محیط کترل شده با دمای حدود ۲۰ درجه سلسیوس، رطوبت نسبی حدود ۶۰ درصد و نور ثابت مستقل گردیدند. عمر پس از برداشت گل‌ها بر حسب تعداد روزهای پس از برداشت تا زمانی که گل‌ها دچار عارضه خمیدگی گردن (Bent neck) شده و یا ریزش گلبرگ در آنها رخ داد، محاسبه گردید.

نتایج

الف) تأثیر سطوح مختلف آمونیوم و کلسیم بر عملکرد کمی و کیفی گل رز

نتایج تجزیه واریانس عملکرد کمی و کیفی گل‌ها نشان داد که اثرهای اصلی سطوح مختلف آمونیوم بر وزن تر شاخه گل در

سوالفات منگنز $ZnSO_4 \cdot 7H_2O$ ، سوالفات روی $MnSO_4 \cdot H_2O$ تأمین گردید (۱۸). در کلیه محلول‌های غذایی مورد استفاده، پ-هاش بین ۵/۸ تا ۶/۲ تنظیم شد. برای تنظیم پ-هاش از محلول‌های یک مولار اسید سولفوریک و هیدروکسید سدیم استفاده گردید. هدایت الکترونیکی محلول غذایی ۲/۳۵ دسی‌زیمنس بر متر بود. برای جلوگیری از انباستگی نمک، شستشوی بستر به صورت هفت‌های انجام شد. هر گلدان حاوی یک بوته بود و برای هر تیمار در هر تکرار چهار گلدان در نظر گرفته شد. گلخانه از نوع شیشه‌ای و نور داخل گلخانه در تابستان با میانگین حدود ۲۷۰۰۰ لوکس با سایه‌انداز (بدون سایه انداز ۴۳۰۰۰ لوکس) و در زمستان حدود ۲۸۰۰۰ لوکس بدون سایه انداز بود. گلدان‌های حاوی گل رز در گلخانه با تراکم ۸ گلدان در متراربع روی سکو چیده شدند. سیستم آبکشت مورد استفاده در این تحقیق از نوع باز با سیستم آبیاری قطره‌ای بود. جهت تهیه محلول‌های غذایی از منبع آب شهری استفاده شد (جدول ۲). در تهیه محلول‌های غذایی، غلظت عناصر غذایی موجود در آب از مقدار کودهای مورد نیاز کم شد.

سیستم سرمایشی گلخانه از نوع پوشال و پنکه (فن و پد)، میانگین دمای روزانه ۲۵ و میانگین دمای شبانه ۱۶ درجه سلسیوس و میانگین رطوبت نسبی ۶۰% بود. در دوره گل‌دهی، نمونه برگ از اولین و دومین پنج برگ‌های شاخه گل دهنده و نمونه گلبرگ تهیه شد (۲۱). در طول دوره رشد، مبارزه با آفات کنه و شته و سفیدک پودری انجام شد. غلظت عناصر غذایی نیتروژن، فسفر، پتاسیم، کلسیم، منیزیم، آهن، منگنز، روی، مس

جدول ۲. نتایج تجزیه آب شهری مورد استفاده برای تهیه محلول‌های غذایی

pH	SO_4^{2-}	Cl^-	CO_3^{2-}	HCO_3^-	Mg^{2+}	Ca^{2+}	K^+	Na^+	EC	مشخصات نمونه
----- meq/L -----								dS/m		
۷/۶	۰/۵۴۵	۰/۵۹۶	-	۲/۹۱	۱/۶	۱/۸	-	۰/۷۶۵	۰/۴۰۵	آب شهری

جدول ۳. اثرهای اصلی سطوح مختلف آمونیوم بر میانگین تعدادی از خصوصیات گل رز شاخه بریده

وزن تر شاخه گل در بوته (گرم)	عمر پس از برداشت گل (روز)	طول دمگل (cm)	قطر جام گل (cm)	طول جام گل (cm)	تعداد شاخه گل در بوته	ارتفاع شاخه گل (cm)	سطوح مختلف آمونیوم (میلی‌مول در لیتر)	تعداد گلبرگ گل	صفر
۷۴/۴۶ ab	۷/۳۷ a	۸/۵۵ ab	۲/۱۱ a	۳/۹۸ a	۳/۵۳ b	۴۰/۲۴ a	۱۰/۹۱ a*	۲/۵	
۸۸/۳۵ a	۷/۶۲ a	۹/۵۶ a	۲/۰۲ a	۴/۰۰ a	۴/۲۸ a	۴۲/۲۰ a	۱۰/۹۵ a	۵/۰	
۶۹/۹۵ b	۶/۷۲ b	۸/۱۲ b	۱/۹۳ b	۳/۹۶ a	۳/۴۷ b	۳۹/۳۵ a	۱۰/۳۸ a		

*: معنی دار در سطح احتمال ۵%

نبودند. ولی افزایش غلظت آمونیوم به ۵/۰ میلی‌مولار موجب کاهش معنی دار قطر جام گل شد (جدول ۳). در عین حال، بیشترین تعداد گلبرگ، ارتفاع شاخه گل و طول جام گل در غلظت ۲/۵ میلی‌مولار آمونیوم حاصل شد؛ هر چند که از نظر آماری فاقد تفاوت معنی دار بودند (جدول ۳). اثر اصلی غلظت کلسیم بر وزن تر شاخه گل در بوته و قطر جام گل معنی دار گردید (جدول ۴). افزایش غلظت کلسیم از ۱/۶ به ۴/۸ میلی‌مولار موجب افزایش معنی دار قطر جام گل و وزن تر شاخه گل در بوته به ترتیب به میزان ۷ و ۱۱/۸۹ درصد شد (جدول ۴).

ب) تأثیر سطوح مختلف آمونیوم و کلسیم بر غلظت عناصر غذایی در گل رز

نتایج تجزیه واریانس نشان داد که اثر اصلی سطوح مختلف آمونیوم بر غلظت فسفر، پتاسیم، کلسیم، آهن، روی، منگنز و برگ معنی دار شد (نتایج ارایه نشده است). افزایش غلظت آمونیوم محلول غذایی از صفر به ۲/۵ میلی‌مولار موجب افزایش

بوته، تعداد شاخه گل در بوته، عمر پس از برداشت، قطر جام گل و طول دمگل از لحاظ آماری معنی دار شد (نتایج ارایه نشده است). غلظت آمونیوم تا ۲/۵ میلی‌مولار موجب افزایش ۲۱ درصدی تعداد شاخه گل نسبت به حالت بدون کاربرد آمونیوم (شاهد) شد (جدول ۳). به لحاظ عمر پس از برداشت نیز تا غلظت ۲/۵ میلی‌مولار آمونیوم موجب افزایش ۳/۲۸ درصدی نسبت به شاهد شد که از نظر آماری معنی دار نبود. ولی غلظت ۵/۰ میلی‌مولار آمونیوم موجب کاهش (۸/۸۲ درصدی) معنی دار از لحاظ آماری شد (جدول ۳). طول دمگل به عنوان یک صفت مؤثر در بازاریابی گل با افزایش غلظت آمونیوم محلول غذایی به ۲/۵ میلی‌مولار ۱۱/۸۱ درصد افزایش و بعد از آن در غلظت ۰/۵ میلی‌مولار کاهش یافت (جدول ۳). در وضعیت مشابه، افزایش غلظت آمونیوم محلول غذایی به ۲/۵ میلی‌مولار موجب افزایش وزن تر شاخه گل در بوته (۱۸/۶۵ درصد) در مقایسه با شاهد گردید (جدول ۳). غلظت آمونیوم محلول غذایی در صفر و ۲/۵ میلی‌مولار از نظر قطر جام گل دارای تفاوت معنی دار

جدول ۴. اثرهای اصلی سطوح مختلف کلسیم بر میانگین تعدادی از خصوصیات گل رز شاخه بریده

وزن تر شاخه گل در بوته (گرم)	عمر پس از برداشت گل (روز)	طول دمگل (cm)	قطر جام (cm)	طول جام (cm)	تعداد شاخه گل در بوته	ارتفاع شاخه گل (cm)	تعداد گلبرگ	سطوح مختلف کلسیم (میلی‌مول در لیتر)
۷۳/۲۳ b	۶/۹۹ a	۸/۸۲ a	۲/۰۱ b	۴/۰۶ a	۳/۶۰ a	۴۱/۳ a	۱۰/۶۸ a*	۱/۶
۸۱/۹۴ a	۷/۴۸ a	۸/۶۷ a	۲/۱۵ a	۳/۸۹ a	۳/۹۲ a	۴۰/۶ a	۱۰/۷۵ a	۴/۸

*: معنی دار در سطح احتمال ۵%

(۲/۵ میلی‌مولا) محلول غذایی با آمونیوم (نسبت آمونیوم به نیترات برابر با ۲۵:۷۵) از لحاظ بهبود رشد و عملکرد گل رز مفید بوده، موجب افزایش وزن تر شاخه گل در بوته شد. مشابه نتایج پژوهش حاضر، در بیشتر تحقیقات انجام شده، کاربرد توأم نیترات و آمونیوم بهویژه با نسبت ۲۵ درصد آمونیوم و ۷۵ درصد نیترات موجب افزایش رشد گیاهان گلخانه‌ای نظری رز در مقایسه با کاربرد هر یک به تنها یک گردیده است (۱۷ و ۱۹). اما افزایش سهم آمونیوم در نیتروژن مصرفی به ۵۰ درصد (۰/۵ میلی‌مولا) موجب کاهش عملکرد وزن تر گل رز در بوته گردید. این کاهش ممکن است به دلیل کاهش پ-هاش محلول غذایی پیرامون ریشه (۱۲، ۹ و ۲۴) و یا کاهش جذب کلسیم توسط ریشه باشد. کاهش پ-هاش ریزوسفر و نیز کاهش جذب کلسیم در اثر مصرف کودهای آمونیومی در بسترها خاکی گزارش شده است (۷). در همین راستا، نتایج این پژوهش نشان داد که افزایش غلظت کلسیم محلول غذایی از ۱/۶ به ۴/۸ میلی‌مولار موجب افزایش معنی دار وزن تر شاخه گل در بوته (جدول ۵) و در همان حال، افزایش غلظت کلسیم برگ و گلبرگ گل رز شد (جدول ۶).

در پژوهش دیگری، کاربرد آمونیوم به همراه نیترات (۲۵ درصد آمونیوم و ۷۵ درصد نیترات) موجب افزایش تعداد شاخه گل رز گردیده است (۱۲). تأثیر مثبت کاربرد آمونیوم به نسبت ۲۵ درصد کل نیتروژن مصرفی، ناشی از صرف انرژی کمتر توسط گیاه برای جذب و ساخت آمونیوم در مقایسه با نیترات گزارش شده است (۴). این ذخیره انرژی تا ۱۷ درصد کل ذخایر کربوهیدرات گیاه را شامل می‌شود (۱۵).

معنی دار غلظت روی، منگنز و آهن برگ و کاهش معنی دار پتانسیم برگ شد (جدول ۵). افزایش غلظت آمونیوم محلول غذایی از ۵/۰ به ۲/۵ میلی‌مولار موجب کاهش معنی دار غلظت کلسیم برگ و افزایش معنی دار فسفر و بر برگ گردید (جدول ۵). براساس نتایج تجزیه واریانس، اثر اصلی سطوح مختلف آمونیوم بر غلظت روی، منگنز و مس گلبرگ معنی دار گردید (نتایج ارایه نشده است). افزایش غلظت آمونیوم محلول غذایی از صفر به ۲/۵ میلی‌مولار موجب افزایش معنی دار غلظت نیتروژن، روی، منگنز و مس گلبرگ شد (جدول ۵). غلظت آهن گلبرگ رز نیز با افزایش غلظت آمونیوم محلول غذایی تا ۵/۰ میلی‌مولار افزایش داشته، ولی این افزایش از نظر آماری معنی دار نشد. افزایش غلظت آمونیوم از ۲/۵ به ۵/۰ میلی‌مولار باعث افزایش معنی دار غلظت مس گلبرگ گردید (جدول ۵). جدول تجزیه واریانس نشان داد که اثر اصلی سطوح مختلف کلسیم بر غلظت نیتروژن، پتانسیم، کلسیم، روی، منگنز، مس و بر برگ معنی دار شد (نتایج ارایه نشده است). با افزایش غلظت کلسیم به ۴/۸ میلی‌مولار، غلظت نیتروژن، کلسیم، منگنز و بر برگ افزایش معنی دار داشت (جدول ۶). در مقابل، غلظت پتانسیم، روی و مس برگ کاهش معنی دار یافت (جدول ۶). افزایش غلظت کلسیم محلول غذایی موجب افزایش معنی دار غلظت کلسیم و مس گلبرگ شد (جدول ۶).

بحث

براساس نتایج پژوهش حاضر، جایگزینی ۲۵ درصد کل نیتروژن

جدول ۵. اثرهای اصلی سطوح مختلف آمونیوم بر میانگین غلظت عناصر غذایی برگ و گلبرگ رز

گیاه	آمونیوم (میلی مول) در لیتر)	نیتروژن	فسفر	پتاسیم	کلسیم	روی	منگنز	آهن	مس	بر
----- میلی گرم بر کیلوگرم -----										
۷۷/۴۴ b	۱/۰۰۰ a	۶۳/۷۰ b	۹۱/۳۱ b	۶۳/۱۳ b	۲/۸۴۹ a	۲/۷۸۴ a	.۴۷۲ b	۲/۹۶ a*	۰/۴۷۲ b	صفر
۸۷/۸۱ b	۰/۶۲۵ a	۸۷/۷۵ a	۲۰۳/۹۰ a	۱۹۰/۷ a	۲/۶۶ ab	۲/۳۸۶ b	.۴۸۶ b	۳/۶۷ a	۲/۵	برگ
۱۰۳/۷ a	۰/۸۱۳ a	۸۱/۳۸ a	۲۲۲/۶۰ a	۱۷۳/۰ a	۲/۴۳۸ b	۲/۳۱۰ b	.۵۳۹ a	۳/۷۱ a	۵/۰	
۲۰/۶۳ a	۰/۵۲۶ b	۳۱/۶۳ a	۴۸/۰۶ b	۶۳/۱۳ b	۰/۴۶۱ a	۴/۱۵۶ a	.۲۵۰ a	۱/۵۷۲ b	۰/۴۵۶ a	صفر
۱۸/۸۸ a	۰/۹۳۸ b	۳۴/۸۱ a	۷۲/۶۹ a	۱۹۰/۷ a	۰/۴۴۱ a	۳/۲۱۹ a	.۲۷۴ a	۱/۹۲۵ ab	۰/۴۱۲ a	۰/۴۱۲ a
۳۰/۴۴ a	۲/۶۲۵ a	۴۵/۶۳ a	۷۹/۲۵ a	۱۷۳/۰ a	۰/۴۱۲ a	۳/۵۷۹ a	.۲۴۰ a	۲/۱۵۶ a	۰/۲۴۰ a	۵/۰

*: معنی دار در سطح احتمال ۵%

نقش دارد. نتایج مطالعات بیانگر این است که با افزایش غلظت کلسیم محلول غذایی، پیری گل در روزهای گلداری به تعویق افتاده است (۲۹ و ۳۴). روند پیری در گلهای رز تحت تأثیر پروتئین‌ها، فسفولیپیدهای غشای سلولی، اتیلن و فعالیت پمپ‌های ATPase می‌باشد که تمامی این موارد تحت اثر تغذیه کلسیم می‌باشند (۱۱ و ۱۳). افزایش غلظت کلسیم از ۱/۶ به ۴/۸ میلی مولار در محلول غذایی و به تبع آن افزایش غلظت کلسیم در برگ و گلبرگ گل رز، به‌ویژه در نسبت ۲۵:۷۵ نیترات به آمونیوم (جدول ۳)، می‌تواند موجب کاهش سرعت روند پیری با توجه به تأثیر مثبت کلسیم بر موارد فوق باشد (جدول ۶).

نتایج نشان می‌دهد که بیشینه طول دمگل در غلظت ۲/۵ میلی مولار آمونیوم به دست آمد و نسبت به غلظت ۵/۰ میلی مولار آمونیوم موجب کاهش طول دمگل و قطر جام گل گردید (جدول ۳). در مورد کلسیم، نتایج متفاوت بود و با افزایش میزان کلسیم، قطر جام گل افزایش یافت (جدول ۴). این نتایج با یافته‌های به دست آمده توسط میخالزوک و همکاران (۲۷) و توری و همکاران (۳۵) مبنی بر اثر مثبت کلسیم بر افزایش قطر گل‌ها و وزن تر و بهبود فرآیند باز شدن غنجه‌های گل در طی دوره پس از برداشت همخوانی دارد. تأثیر نسبت‌های مختلف آمونیوم به نیترات بر غلظت عناصر غذایی در برگ و گلبرگ رز در جدول ۵ نشان می‌دهد که غلظت

افزایش نسبت ۲۵:۷۵ به ۵۰:۵۰ آمونیوم به نیترات موجب کاهش عملکرد تعداد شاخه گل در بوته رز شد. افزایش بیشتر سهم آمونیوم محلول غذایی در مقایسه با نیترات به دلیل اسیدی کردن پ-هاش محیط ریشه (کمتر از ۵) موجب کاهش رشد ریشه و نهایتاً کاهش عملکرد گیاه می‌شود (۴). این امر می‌تواند به اثرهای زیان‌بار آمونیوم آزاد انباسته شده در بافت‌های گیاهی مربوط باشد. اگر جذب آمونیوم از مقدار جذب و ساخت آن فزونی یابد، موجب انباستگی آمونیوم آزاد در بافت‌های گیاهی، به‌ویژه برگ‌ها، شده و می‌تواند بسیاری از فرآیندهای متابولیک از قبیل فتوستتر را مختل نماید (۱۴).

مهم‌ترین شاخص کیفیت گل در بررسی صفات کیفی، عمر پس از برداشت یا ماندگاری گل می‌باشد. عمر پس از برداشت گل با افزایش غلظت آمونیوم مصرفی، از ۲/۵ به ۵/۰ میلی مولار، ۰/۹ روز کاهش یافت (جدول ۳). افزایش نسبت آمونیوم به نیترات در محلول غذایی باعث اختلال در جذب کلسیم توسط گیاه (جدول ۵) و اعمال سلولی کلسیم شده که نتیجه این امر تسریع فرآیند پیری در دوره پس از برداشت می‌شود. در این پژوهش، افزایش غلظت آمونیوم محلول غذایی به ۵۰ درصد کل نیتروژن (۵/۰ میلی مولار) باعث کاهش غلظت کلسیم برگ شد. تحقیقات نشان داده است که کلسیم در به تعویق انداختن پیری در بافت‌های گیاهی (۱۳)، به‌ویژه گلبرگ‌های گل رز (۲۷)،

جدول ۶. اثرهای اصلی سطوح مختلف کلسیم بر میانگین غلظت عناصر غذایی برگ و گلبرگ رز

گیاه	کلسیم	غلظت	نیتروژن	فسفر	پتاسیم	کلسیم	روی	منگنز	آهن	مس	بر
----- میلی گرم بر کیلوگرم -----										(میلی مول در لیتر)	
برگ	۱/۶	۳/۶۲ b	۰/۵۱۷ a	۲/۲۹ b	۱۶/۰ a	۱۵۴/۰ b	۷۶/۰ a	۱/۰۰ a	۸۴/۵ b	۰/۶۰ b	۹۴/۸ a
گلبرگ	۴/۸	۳/۹۴ a	۰/۴۸۲ a	۲/۲۹ b	۱۲۴/۵ b	۱۹۱/۲ a	۷۹/۲ a	۱/۱۰ b	۲۲/۶ a	۴۴/۵ a	۲۴/۰ a
برگ	۱/۶	۱/۸۸ a	۰/۲۵۰ a	۳/۴۰ a	۰/۴۰ b	۴۶/۸ a	۶۷/۱ a	۳۰/۲ a	۱/۱۰ b	۲۲/۶ a	۱/۱۰ a
گلبرگ	۴/۸	۱/۸۹ a	۰/۲۶۰ a	۳/۹۰ a	۰/۴۸ a	۴۹/۳ a	۶۶/۲ a	۴۴/۵ a	۱/۱۰ b	۲۲/۶ a	۱/۱۰ a

*: میانگین‌های دارای حروف مشترک از نظر آماری با توجه به آزمون دانکن دارای اختلاف معنی دار در سطح ۵٪ نمی‌باشند.

معنی دار غلظت روی و منگنز در برگ و گلبرگ و غلظت آهن، بر و مس در برگ شد (جدول ۵). با وجود این که جذب عناصر کم مصرف مانند آهن، روی، منگنز و مس به صورت کاتیون می‌باشد، ولی الگوی جذب آنها توسط گیاه متفاوت از کاتیون‌های عناصر پر مصرف مانند پتاسیم، کلسیم و منیزیم بوده و افزایش نسبت آمونیوم به نیترات به علت کاهش پ-هاش محلول غذایی اطراف ریشه می‌تواند موجب افزایش جذب عناصر کم مصرف توسط گیاه شود (۵، ۲۵ و ۳۳). در مقابل، کاهش نسبت آمونیوم به نیترات با افزایش پ-هاش محیط اطراف ریشه مقدار جذب عناصر کم مصرف را کاهش می‌دهد (۳۰).

تأثیر افزایش غلظت آمونیوم محلول غذایی بر غلظت برگ متفاوت از سایر عناصر کم مصرف بود. در واقع افزایش آمونیوم سبب افزایش غلظت برگ شد. این افزایش ناشی از رابطه هم‌افزایی بین آمونیوم و آئیون‌های نظیر فسفات و بورات می‌باشد (۴). افزایش نیتروژن برگ رز با افزایش غلظت کلسیم محلول غذایی ممکن است مربوط به نقش کلسیم در افزایش ساخت پروتئین خالص در گیاه باشد (۱۱). غلظت بیشتر کلسیم در محلول غذایی موجب کاهش معنی دار پتاسیم برگ گردید (جدول ۶). اثرهای بازدارنده کلسیم بر جذب پتاسیم در گیاه به طور گسترش ده در منابع ذکر گردیده است (۱۹، ۲۰ و ۳۲). همراه با افزایش غلظت کلسیم در محلول غذایی، غلظت کلسیم

نیتروژن گلبرگ با افزایش نسبت آمونیوم به نیترات افزایش معنی دار یافته است. این افزایش نیتروژن گلبرگ می‌تواند به دلیل جذب سریع تر آمونیوم در مقایسه با نیترات با مصرف کمتر انرژی به وسیله گیاه باشد که در پژوهش‌های انجام شده اثبات شده است (۶، ۲۳ و ۳۲).

افزایش نیتروژن کل در شرایط استفاده همزمان از آمونیوم با نیترات بیانگر سازگاری بین آمونیوم و نیترات بر جذب نیتروژن کل به وسیله گل رز می‌باشد که با بررسی‌های منگل و کرببی (۲۵) تطابق دارد. افزایش غلظت آمونیوم از ۲/۵ به ۵/۰ میلی مولار موجب افزایش معنی دار جذب فسفر برگ شد (جدول ۵) که به دلیل اثر مشتث نسبت آمونیوم به نیترات در محلول غذایی بر جذب آئیون‌ها، از جمله فسفر گیاه، می‌باشد که با یافته‌های هارتمن و همکاران (۱۷)، ایریهی و ویلکاکس (۹) و لورنزو و همکاران (۲۳) مطابقت دارد. افزایش غلظت آمونیوم محلول غذایی از صفر به ۲/۵ و ۵/۰ میلی مولار موجب کاهش معنی دار پتاسیم برگ گردید (جدول ۵). اثر بازدارنده آمونیوم بر جذب پتاسیم توسط گیاه در گزارش پیل و لامب (۳۱)، فاجریا (۱۰) و روتستین و کرگ (۳۲) آمده است. کاهش غلظت کلسیم برگ با افزایش غلظت آمونیوم محلول غذایی به ۵/۰ میلی مولار (جدول ۵) به دلیل رابطه ضدیتی بین آمونیوم و کلسیم در جذب توسط ریشه است (۲۹، ۳۲ و ۳۷). افزایش نسبت آمونیوم به نیترات در محلول غذایی موجب افزایش

کاربرد ۴/۸ میلی‌مولار کلسیم موجب بهبود صفات رویشی و عملکرد کمی و کیفی گل رز جهت افزایش عملکرد رز شاخه بریده در محیط بدون خاک توصیه می‌شود.

سپاسگزاری

بدین وسیله از کلیه همکاران ایستگاه ملی تحقیقات گل و گیاهان زیستی (محلات) که در اجرای این پژوهه تحقیقاتی یاری نموده‌اند صمیمانه تشکر و قدردانی می‌گردد.

برگ و گلبرگ رز افزایش یافت (جدول ۶) که با نتایج بررسی‌های انجام شده در باره گل رز توسط استارکی و پدرسن (۳۴)، نیلسون و استارکی (۲۹) و مورتنسن و همکاران (۲۸) تطبیق داشت. همکنش مثبت معنی‌داری بین افزایش غلظت کلسیم با منگنز و بُر برگ و همچنین مس در گلبرگ و همکنش منفی معنی‌دار بین افزایش غلظت کلسیم محلول غذایی با روی و مس در برگ مشاهده شد (جدول ۶) که شاید نوعی اثر بازدارندگی بین افزایش کلسیم در محلول غذایی با روی و مس باشد. علی‌رغم این موضوع، غلظت روی در برگ در حد کفایت در گیاه می‌باشد؛ ولی مقدار مس گیاه در حد کمبود بود (۸). از این‌رو، لازمست مقدار بیشتری مس در فرمول غذایی تأمین شود.

نتیجه‌گیری

براساس نتایج پژوهش حاضر، افزایش نسبت آمونیوم به نیترات تا ۲۵:۷۵ (۵ میلی‌مولار آمونیوم) در محلول غذایی و نیز

منابع مورد استفاده

۱. امامی، ع. ۱۳۷۵. روش‌های تجزیه گیاه. نشریه فنی شماره ۹۸۲، مؤسسه تحقیقات خاک و آب، تهران، ۲۰۲ صفحه.
۲. بی‌نام. ۱۳۹۰. آمارنامه گل و گیاهان زیستی ۱۳۸۹. دفتر گل و گیاهان زیستی، گیاهان دارویی و قارچ‌های خوراکی. معاونت امور تولیدات گیاهی، وزارت جهاد کشاورزی، تهران، ۲۲ صفحه.
۳. علی‌احمیابی، م. و ع. ا. بهبهانی زاده. ۱۳۷۲. شرح روش‌های تجزیه شیمیایی خاک. نشریه فنی شماره ۸۹۳، مؤسسه تحقیقات خاک و آب، تهران، ۱۲۹ صفحه.
۴. مارشنر، ه. ۱۳۸۰. تغذیه معدنی گیاهان عالی. (ترجمه بهمن خلدبرین و طاهره اسلام زاده). چاپ اول، انتشارات دانشگاه شیراز، ۹۰۲ صفحه.
5. Assimakopoulou, A. 2006. Effect of iron supply and nitrogen form on growth, nutritional status and ferric reducing activity of spinach in nutrient solution culture. *Sci. Hort.* 110: 21-29.
6. Britto, D. T. and H. J. Kronzucker. 2002. NH_4^+ toxicity in higher plants: A critical review. *J. Plant Physiol.* 159: 567-584.
7. Cooke, G. W. 1967. The control of soil fertility. Crosby Lockwood Staples, London.
8. De Kreij, C., C. Sonneveld, M. G. Warmenhoven and N. A. Straver. 1992. Guide values for nutrient element contents of vegetables and flowers under glass. Research Station for Floriculture and Greenhouse Vegetables, Report No. 15.
9. Errebbi, M. and G. E. Wilcox. 1990. Plant species response to ammonium-nitrate concentration ratios. *J. Plant Nutr.* 13: 1017-1029.
10. Fageria, V. D. 2001. Nutrient interactions in crop plants. *J. Plant Nutr.* 24: 1269-1290.
11. Faust, M. and J. D. Klein. 1974. Levels and sites of metabolically active calcium in apple fruit. *J. Am. Soc. Hort. Sci.* 99: 93-94.

12. Feigin, A., C. Ginzburg, S. Gilead and A. Ackerman. 1986. Effect of NH_4/NO_3 ratio in the nutrient solution on growth and yield of greenhouse roses. *Acta Hort.* 189: 127-135.
13. Ferguson, I. B. and B. K. Drobak. 1988. Calcium and regulation of plant growth and senescence. *Hort. Sci.* 23: 262-266.
14. Givan, C. V. 1979. Metabolic detoxification of ammonia in tissues of higher plants. *Phytochemistry.* 18: 375-382.
15. Gutschick, V. P. 1981. Evolved strategies in nitrogen acquisition by plants. *Am. Naturalist* 118: 607-637.
16. Halevy, A., H. Torre, S. Borochov, A. Porat, R. Philosoph-Hadas, S. Meir and H. Friedman. 2001. Calcium in regulation of post-harvest life of flowers. *Acta Hort.* 543: 345-351.
17. Hartman, P. L., H. A. Mills and J. B. Jones. 1986. The influence of nitrate-ammonium ratios on growth, fruit development, and element concentration in Floradel tomato plants. *J. Am. Soc. Hort. Sci.* 111: 487-490.
18. Hoagland, D. R. and D. I. Arnon. 1950. The water-culture method for growing plants without soil. Circular 347, University of California, U.S.A.
19. Hohjo, M., C. Kuwata, K. Oshikawa and T. Ito. 1995. Effects of nitrogen form, nutrient concentration and Ca concentration on the growth, yield and fruit quality in NFT-tomato plants. *Acta Hort.* 396: 145-152.
20. Kotsiras, A., C. M. Olympios, J. Drosopoulos and H. C. Passam. 2002. Effects of nitrogen form and concentration on the distribution of ions within cucumber fruits. *Sci. Hort.* 95: 175-183.
21. Jones, J. R., B. Wolf and H. A. Mills. 1991. Plant analysis: A practical sampling, preparation, analysis, and interpretation guide. Micro-Macro Publishing Inc., Athens, Georgia.
22. Lohr, V. I. and C. H. Pearson-mims. 1990. Damage to cut roses from fluoride in keeping solutions varies with cultivar. *Hort. Sci.* 25(2): 215-216.
23. Lorenzo, H., M. C. Cid, J. M. Siverio and M. Caballero. 2000. Influence of additional ammonium supply on some nutritional aspects in hydroponic rose plants. *J. Agric. Sci.* 134: 421-425.
24. Magalhaes, J. R. and G. E. Wilcox. 1983. Tomato growth and nutrient uptake patterns as influenced by nitrogen form and light intensity. *J. Plant Nutr.* 6: 941-956.
25. Mengel, K. and E. A. Kirkby. 2001. Principles of Plant Nutrition. 5th Ed., Kluwer Academic Publishers, Boston, USA.
26. Mengel, K., R. Planker and B. Hoffman. 1994. Relationship between leaf apoplast pH and Fe chlorosis of sunflower (*Helianthus annuus* L.). *J. Plant Nutr.* 17: 1053-1064.
27. Michalczuk, B., D. M. Goszczynska, R. M. Rudnicki and A. H. Halevy. 1989. Calcium promotes longevity and bud opening in cut rose flowers. *Isr. J. Bot.* 38: 209-215.
28. Mortensen, L. M., C. O. Ottosen and H. R. Gislerod. 2001. Effects of air humidity and K: Ca ratio on growth, morphology, flowering and keeping quality of pot roses. *Sci. Hort.* 90: 131-141.
29. Nielsen, B. and K. R. Starkey. 1999. Influence of production factors on postharvest life of potted roses. *Postharvest Biol. Technol.* 16: 157-167.
30. Nikolic, M. and V. Romheld. 2003. Nitrate does not result in Fe inactivation in the apoplast of sunflower leaves. *Plant Physiol.* 132: 1303-1314.
31. Pill, W. G. and V. N. Lambeth. 1977. Effects of NH_4 and nutrition NO_3 with and without pH adjustment on tomato growth, ion composition, and water relation. *J. Am. Soc. Hort. Sci.* 102: 78-81.
32. Rothstein, D. and B. M. Cregg. 2005. Effects of nitrogen form on nutrient uptake and physiology of Fraser fir (*Abies fraseri*). *Forest Ecol. Manage.* 219: 69-80.
33. Savvas, D., V. Karagianni, A. Kotsiras, V. Demopoulos, I. Karkamisi and P. Pakou. 2003. Interactions between ammonium and pH of the nutrient solution supplied to gerbera (*Gerbera jamesonii*) grown in pumice. *Plant Soil* 254: 393-402.
34. Starkey, R. K. and A. R. Pedersen. 1997. Increased level of calcium in the nutrient solution improved the postharvest life of potted rose. *J. Am. Soc. Hort. Sci.* 122: 863-868.
35. Torre, S., A. Borochov and A. H. Halevy. 1999. Calcium regulation of senescence in rose petals. *Physiol. Plant.* 107: 214-219.
36. Torre, S., T. Fjeld and H. R. Gislerod. 2001. Effects of air humidity and K/Ca ratio in the nutrient supply on growth and postharvest characteristics of cut roses. *Sci. Hort.* 90: 291-304.
37. Woodson, W. R. and J. W. Boodley. 1982. Effect of nitrogen form and potassium concentration on growth, flowering and nitrogen utilization of greenhouse roses. *J. Am. Soc. Hort. Sci.* 107: 275-278.
38. Verdonck, O. and R. Gabriels. 1992. I. Reference method for the determination of physical properties of plant substrates. II. Reference method for the determination of chemical properties of plant substrates. *Acta Hort.* 302: 169-179.