

بررسی پاسخ‌های رشدی و فتوسنتزی سه رقم گل کاغذی (*Bougainvillea glabra*) در شرایط تنش بی‌کربنات سدیم و آهن

Studying the Growth and Photosynthetic Responses of Three Cultivars of Paper Flower (*Bougainvillea glabra*) to Sodium Bicarbonate and Iron Stresses

ندا جاویدان، سمیه اسماعیلی^{*}، مهرانگیز چهرازی، شهره زیودار

گروه علوم باگبانی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه شهید چمران اهواز، اهواز، ایران

*نویسنده مسئول، پست الکترونیک: s.esmaeili@scu.ac.ir

تاریخ دریافت: ۱۴۰۳/۶/۲۳، تاریخ پذیرش: ۱۴۰۳/۸/۲۰

چکیده

آزمایشی گلخانه‌ای برای بررسی پاسخ‌های سه رقم گل کاغذی به سطوح مختلف بی‌کربنات سدیم و کلات آهن به صورت فاکتوریل در قالب طرح بلوک‌های کامل تصادفی با ۴ تکرار انجام شد. تیمارهای آزمایش شامل سه سطح بی‌کربنات (صفر، ۱۵ و ۳۰ میلی‌مولار) و سه سطح کلات آهن (۰ میکرومولار (نرمال)، ۳ میکرومولار (کمبود) و ۶۰ میکرومولار (بیش‌بود)) و سه رقم گل کاغذی 'Lady Mary Baring'، 'Jamaica white' و 'Barbara Karst' بودند. نتایج نشان داد که میزان وزن ترو خشک اندام هوایی و ریشه، محتوای نسبی آب برگ، میزان تعرق و هدایت روزنه‌ای با افزایش تنش قلیایی کاهش یافت. همچنین تیمار ۳۰ میلی‌مولار بی‌کربنات سدیم به همراه ۶۰ میکرومولار کلات آهن نسبت به غلظت‌های پابین‌تر سبب افزایش میزان نشت یونی و کارایی مصرف آب شد. میزان نشت یونی در سه رقم گل کاغذی در پاسخ به تنش قلیایی افزایش یافت. میزان محتوای نسبی آب برگ در رقم 'Barbara Karst' با افزودن قلیاییت تا ۳۰ میلی‌مولار ۷۷٪ کاهش یافت. گرچه در رقم‌های 'Lady Mary Baring' و 'Jamaica white' به ترتیب ۴۹٪ و ۲۶٪ کاهش یافت. قابل ذکر است که در غلظت‌های بالای بی‌کربنات سدیم و آهن (۳۰ میلی‌مولار و ۶۰ میکرومولار)، میزان فتوسنتز به ترتیب حدود ۱۴٪، ۸۰٪ و ۴۵٪ در رقم‌های 'Lady Mary Baring' و 'Jamaica white'، 'Barbara Karst' کاهش یافت. بر اساس نتایج این پژوهش، به نظر می‌رسد که رقم 'Barbara Karst' نسبت به رقم 'Lady Mary Baring' و 'Jamaica white' تحمل بالاتری نسبت به تنش بی‌کربنات سدیم دارد.

واژه‌های کلیدی: رقم، فتوسنتز، قلیایی، کلات آهن، گل کاغذی.

مقدمه

گل کاغذی با نام علمی *Bougainvillea* sp. از تیره لاله عباسی^۱، بومی مناطق گرمسیری و نیمه‌گرمسیری آمریکای جنوبی به ویژه آرژانتین، پرو، بربزیل و بولیوی است که به محیط‌های خشک و کم‌آب سازگار می‌باشد (Rouphael *et al.*, 2008). فرم‌ها و رنگ‌های متنوع برگواره‌ها و عادت رشدی مختلف موجب محبوبیت گل کاغذی در میان طراحان فضای سبز شده است. رقم‌های فراوانی از این جنس با جهش‌های طبیعی (جهش جوانه)، جهش‌های مصنوعی و دورگه‌گیری در گل کاغذی ایجاد شده است که دارای ارزش تزیینی و کاربردهای گستردگی (بوته‌ای، پرچین، گلدانی، بونسای، درختچه‌ای و آلاچیق) در فضای سبز می‌باشند (Farahmand, 2017; Minj *et al.*, 2023). گل کاغذی بهترین رشد را در آفتاب کامل، خاک حاصلخیز مرطوب و اسیدی در pH ۵/۵ تا ۶ دارد. در pHهای بالاتر نشانه‌های کمبود آهن دیده می‌شود (Khosh-Khui, 2014). قلیاییت مهمترین پارامتر کیفیت

آب به دلیل تأثیر آن بر روی خاک یا pH محلول محیط رشد است. همچنین قابلیت جذب آهن در خاک‌های قلیایی به دلیل وجود مقادیر بالای کلسیم کربنات و pH بالا، پایین است (Valdez-Aguilar & Reed, 2007). بی‌کربنات (HCO_3^-) و کربنات‌ها (CO_3^{2-}) یون‌های اصلی هستند که باعث قلیایی شدن آب آبیاری می‌شوند. آب با قلیاییت بالا، با افزایش pH محیط رشد منجر به تخریب ساختار یاخته ریشه شده و با اختلال در جذب مواد غذایی سبب بروز کمبود عناصر غذایی در گیاه شده که اثر منفی بر رشد آن دارد (Yang *et al.*, 2008). آهن یکی از عناصر ریز مغذی ضروری برای رشد گیاهان می‌باشد که در تنظیم فتوسنتز گیاهان، تنفس میتوکندریایی، سنتز و ترمیم نوکلئوتیدها و حفظ یکپارچگی ساختار پروتئین‌ها دارد. آهن موجود در خاک فراوان است در حالی که جذب آن توسط گیاهان ناکافی است. اغلب گیاهان در خاک‌های آهکی و قلیایی به دلیل حلالیت کم عناصر آهن، روی و منگنز در آب و غیر قابل جذب بودن توسط ریشه، دچار کلروز (زردی) برگ می‌شوند که سبب کاهش سنتز کلروفیل و فتوسنتز شده و سرانجام منجر به کاهش عملکرد و کیفیت گیاهان می‌شوند (De la Guardia & Alcantara, 2002; Zhang *et al.*, 2019).

بسیاری از گیاهان زینتی به کلروز ناشی از کمبود آهن و به تبع به قلیاییت محیط ریشه حساس هستند. در گزارشی، فهرست بیش از ۵۰ گیاه زینتی حساس به کلروز آهن را نشان دادند که برخی از آن‌ها شامل رز، مروارید، جعفری، استئوسپرمو، پریوش، آزالیا، ختمی، ادریسی، اطلسی، زنبق، گلایول، شمعدانی و سرخس می‌باشند (Wallace & Wallace, 1986). در پژوهش دیگری، تحمل به قلیاییت در برخی گونه‌های زینتی با آب آبیاری دارای صفر تا ۱۰ میلی‌مولاًر بی‌کربنات سدیم بررسی کردند، نتایج آنها نشان داد، بیشترین درجه حساسیت به کلروز ناشی از بی‌کربنات سدیم به ترتیب در گونه‌های رز^۱، ختمی درختی^۲، شمعدانی^۳، پیچ^۴، داودی^۵، ختمی درختی^۶ و پریوش^۷ بود (Valdez-Aguilar & Reed, 2007).

با توجه به اینکه کنترل کلروز آهن هزینه‌بر است، یکی از بهترین روش‌ها، انتخاب گونه‌ها و رقم‌هایی است که نسبت به pH بالای خاک متحمل بوده و حساسیت کمتری به کمبود آهن ناشی از محیط قلیایی نشان دهد (Koenig & Kuhns, 2002). پژوهش‌های پیشین نشان داده است که پاسخ نژادگان‌ها و رقم‌ها به کمبود آهن و افزایش pH در گیاهان زینتی متفاوت است (Demasi *et al.*, 2015; Demasi *et al.*, 2017). برخی از رقم‌های آزالیا در مواجه با کمبود آهن، نشانه‌های کمتری از کمبود را بروز می‌دهد که به دلیل ترشحات ریشه می‌باشد که منجر به کاهش pH و افزایش جذب آهن قابل دسترس توسط ریشه‌ها می‌باشد (Hakimi & Farzamisepehr, 2024). از نشانه‌های سمت آهن ظهر نقطه قهوه‌ای بسیار کوچک بر روی برگ‌ها می‌باشد (Dosan, 2016). با توجه به ویژگی‌های بسیار خوب جنس گل‌کاغذی، زردی برگی ناشی از کمبود آهن در میان گیاهان دیده می‌شود گرچه در برخی منابع اشاره شده است گل‌کاغذی به خاک‌های شور و قلیایی مقاوم است (Kumari *et al.*, 2021). بنابراین اطلاعات دقیق و کاملی در مورد پاسخ‌های رشدی و فتوسنتزی جنس گل‌کاغذی از نظر تحمل به شرایط قلیایی وجود ندارد و هچنین پاسخ به سطوح مختلف آهن نیز در این گیاه به ویژه در سطح رقم کمتر مطالعه شده است. از این‌رو، این پژوهش با هدف ارزیابی پاسخ‌های رشدی و فیزیولوژیک سه رقم گل‌کاغذی به غلظت‌های مختلف بی‌کربنات سدیم در شرایط بدون خاک انجام شد که نتایج این پژوهش می‌تواند به انتخاب رقم متحمل به محیط‌های قلیایی و کمبود آهن با اهمیت باشد.

^۱*Hibiscus rosa-sinensis* L. ‘Mango Breeze’

^۱*Rosa* sp. L. ‘Pink Cupido’

^۲*Chrysanthemum morifolium* ‘Ramat’

^۲*Pelargonium peltatum* L. ‘Peppermint Candy’

^۳*Catharanthus roseus*

^۳*H. rosa-sinensis* L. ‘Bimini Breeze’

مواد و روش‌ها

محل انجام آزمایش و مواد گیاهی

پژوهش حاضر در مجموعه گلخانه‌ای دانشکده کشاورزی دانشگاه شهید چمران اهواز در سال ۱۴۰۱ انجام گردید. پیش از شروع آزمایش، ابتدا قلمه‌های نیمه خشی از شاخه‌های یکساله سه رقم گل کاغذی با رنگ برگواره صورتی پرنگ (Barbara Karst)، سفید ('Lady Mary Baring') و زرد ('Jamaica white') از شهرستان رامهرمز از باغ خصوصی تهیه شد. سپس قلمه‌ها در محلول قارچکش بنومیل ۲ در هزار غوطه ور شدند. سپس کمی پس از هوا خشک شدن، یک سوم پایینی قلمه‌ها در هورمون ریشه‌زایی ایندول بوتریک اسید (IBA) با غلظت ۳۰۰۰ پی‌بی ام فرو برد شدند. سپس در بستر ماسه بادی شسته شده کشت و در زیر تونل پلاستیکی به مدت ۳ ماه نگهداری شدند. در این فاصله زمانی قلمه‌های ریشه دار شده با کود کامل کریستالون به غلظت یک چهارم در هزار تغذیه شدند. پس از آن، گیاهان جوان با اندازه تقریباً مشابه انتخاب و در گلدان‌های پلاستیکی با قطر دهانه ۲۵ سانتی‌متر و ارتفاع ۲۴ سانتی‌متر (حجم ۷ لیتر) دارای مخلوط کوکوپیت و پرلیت به نسبت ۱:۱ (حجمی / حجمی) کشت شدند. در طول دوره آزمایش، متوسط دما 25 ± 5 درجه سلسیوس و رطوبت نسبی هوا بین 70 ± 5 درصد بود.

طرح آزمایش و اعمال تیمارها

این پژوهش به صورت فاکتوریل در قالب طرح بلوک‌های کامل تصادفی با ۴ تکرار انجام شد. تیمار بی‌کربنات سدیم تهیه شده از شرکت مرک آلمان، در سه سطح (صفر، ۱۵ و ۳۰ میلی‌مولار) و کلات آهن (Fe 6%) در سه سطح (۳، ۳۰ و ۶۰ میکرومولار) بر سه گل کاغذی ('Lady Mary Baring'، 'Barbara Karst' و 'Jamaica white') اعمال شد. ابتدا گیاهان کاملاً مستقر شده، سالم و یکنواخت از نظر ارتفاع و سطح کانوپی انتخاب شدند، با محلول غذایی یک چهارم هوگلنند به مدت یک هفته به صورت کود آبیاری تغذیه شدند. پس از آن، به مدت یک هفته از محلول غذایی نیم هوگلنند استفاده شد. سپس، محلول غذایی هوگلنند کامل با تغییر جزیی (Hoagland and Arnon, 1950) به همراه هر سطح تنش به صورت جداگانه آماده شد. pH محلول هوگلنند پیش از اعمال بی‌کربنات سدیم برابر ۶ و هدایت الکتریکی (EC) محلول برابر 2 dS m^{-1} بود. گیاهان از هر تیمار مربوطه، ۴۰۰ میلی‌لیتر بر اساس ظرفیت زراعی به مدت دو ماه، یک روز در میان محلول دهی شدند. pH محلول بدون بی‌کربنات سدیم با استفاده از هیدروکلریک اسید ۹٪ در محدوده ۵/۵ تا ۶/۵ حفظ شد. میانگین pH محلول پیش از استفاده برای گیاهان با سطح ۱۵ میلی‌مولار بی‌کربنات سدیم $7/2$ و محلول با سطح ۳۰ میلی‌مولار بی‌کربنات سدیم $8/3$ بود. پس از هر بار محلول دهی برای کنترل میزان pH و EC بسترهای رشد، زه‌آب خروجی گلدان‌ها جمع آوری و به آزمایشگاه منتقل و با دستگاه pH متر و EC متر اندازه‌گیری شدند. پس از ۳ مرتبه از اعمال تیمارها، یک بار آبشویی با آب مقطر جهت جلوگیری از تجمع بیش از اندازه نمک در بستر ریشه‌ها انجام شد.

ویژگی‌های اندازه‌گیری شده

در پایان آزمایش، بی‌کربنگ پس از جadasازی اندام هوایی و شست و شوی ریشه، در گلخانه وزن تر اندام هوایی (برگ، دمبرگ، ساقه و خار) و ریشه و وزن خشک آن‌ها پس از ۴۸ ساعت در آون با دمای ۶۰ درجه سلسیوس با استفاده از ترازوی دیجیتال دو رقم اعشار بر حسب گرم اندازه‌گیری شد.

میزان محتوای نسبی آب برگ (RWC) با استفاده از روش (Barrs & Weatherly, 1962) به صورت جadasازی تعداد ۱۰ دیسک برگ با مساحت یک سانتی‌متر مربع (0.07 cm^2) تهیه شد. سپس با آب مقطر سه مرتبه شستشو داده شد و سپس با ۵۰ سی‌سی آب مقطر به مدت ۱۲ ساعت در درون یخچال دمای ۴ درجه سلسیوس قرار گرفتند. سپس رطوبت اضافی نمونه‌ها با دستمال کاغذی گرفته شد و وزن تورژسانس آن‌ها اندازه‌گیری شد. پس از آن، نمونه‌ها درون آون دمای ۷۰ درجه سلسیوس به مدت ۲۴ ساعت جهت اندازه‌گیری وزن خشک قرار گرفتند. در نهایت اعداد به دست آمده در فرمول زیر جهت محاسبه محتوای نسبی آب برگ به صورت درصد قرار گرفتند:

$$RWC (\%) = \frac{(W.F - W.D)}{(W.T - W.D)} \times 100$$

برای اندازه‌گیری میزان نشت یونی (EL) در گیاه، تعداد ۱۰ قطعه دیسک برگ (0.1 g) از هر تکرار برداشت شد. نمونه‌های برگ سه مرتبه با آب مقطر شسته شدند و سپس ۱۰ میلی‌لیتر آب مقطر به هر فالکون دارای نمونه برگی اضافه شد و به مدت

۲۴ ساعت در دمای محیط قرار گرفتند. سپس میزان نشت یونی اولیه (EC1) خوانده شد. سپس نمونه‌ها در درون اتوکلاو در دمای ۱۲۱ درجه سلسیوس به مدت ۲۰ دقیقه برای اندازه‌گیری نشت یونی ثانویه (EC2) قرار گرفتند. عددهای به دست آمده در فرمول زیر قرار داده شد و نشت یونی به صورت درصد بیان گردید (Prášil & Zámečník, 1998).

$$EL (\%) = \frac{EC1}{EC2} \times 100$$

برای اندازه‌گیری فتوسنتز و تبادلات گازی، برگ‌های کاملاً توسعه یافته (گره‌های ۳ تا ۶ از قسمت بالای گیاه در شرایط نور کامل) در قسمت محفظه‌ی شیشه‌ای دستگاه (مجهر به حس‌گرهای دما و تراکم جریان فتوسنتزی) قرار داده شد. هر برگ به مدت ۲۰ ثانیه در این محفظه قرار داده شد. اندازه‌گیری در بازه زمانی ۹ تا ۱۱ صبح، دامنه شدت اشباع نور فتوسنتزی معادل Lci-SD ۱۳۲۷/۵ - ۱۷۲۰/۳۸ میکرومول فتون بر متر مربع در ثانیه و در دمای ۲۵-۳۵ درجه سلسیوس با استفاده از دستگاه میلی‌مول آب) محاسبه شد.

وَاکاوی آماری داده‌ها

داده‌ها با استفاده از نرم افزار SAS 9.4 وَاکاوی شد و مقایسه میانگین داده‌ها با آزمون چند دامنه‌ای دانکن در سطح احتمال یک و پنج درصد انجام شد. مقایسه میانگین داده‌ها برای ویژگی‌هایی که برهمکنش بین تیمارها معنی‌دار بود با استفاده از برش‌دهی فیزیکی انجام شد.

نتایج و بحث

ویژگی‌های رشدی

جدول تجزیه واریانس نشان داد اثرهای برهمکنش بی‌کربنات، آهن و رقم بر وزن تر و خشک شاخصاره و وزن خشک ریشه در سطح احتمال ۱ و ۵ درصد معنی‌دار می‌باشد و بر وزن تر ریشه معنی‌دار نیست. گرچه اثرهای برهمکنش بی‌کربنات سدیم در آهن و بی‌کربنات سدیم در نژادگان برای میزان وزن تر ریشه در سطح احتمال ۱ و ۵٪ معنی‌دار بود (جدول ۱). به طور کلی در هر سه رقم گل کاغذی با افزایش بی‌کربنات سدیم از صفر به ۳۰ میلی‌مولاًر وزن تر ریشه روند کاهشی نشان داد. وزن تر و خشک شاخصاره در هر سه رقم گل کاغذی با افزودن غلظت بی‌کربنات سدیم از ۱۵ به ۳۰ میلی‌مولاًر در حضور کلات آهن (۳۰ میکرومولاًر)، کاهش یافت. وزن تر شاخصاره، در شرایط بدون بی‌کربنات سدیم با افزودن کلات آهن از ۳ به ۳۰ میکرومولاًر در رقم ۱۳/۸ (Barbara Karst) و ۰/۸ (Lady Mary Baring) Jamaica white در شرایط مشابه، این تغییرات درصد افزایش برای وزن خشک ریشه در رقم‌های Barbara Karst (۰/۲)، ۰/۷ (Lady Mary Baring) و ۰/۳ (Jamaica white) می‌باشد. نتایج استفاده از کلات آهن (III)-EDDHA در غلظت‌های ۴ و ۳۵ میکرومولاًر در گل همیشه بهار^۱، نشان داد که کمبود آهن (۴ میکرومولاًر) برای این گیاه منجر به کوتاهی رشد ساقه و کاهش جذب آهن تا ۲۰٪ برای گیاه شد. کمبود آهن سبب بروز علائم کلروز به واسطه‌ی بسته شدن روزنه‌ها و غلظت پایین فتوسنتز اتفاق می‌افتد. همچنین وزن خشک برگ گیاه به شدت کاهش یافت و با افزودن غلظت آهن تا ۳۵ میکرومولاًر، علائم کمبود آهن تا حد زیادی کاهش یافت. کمترین میزان کلروفیل نیز در گل همیشه بهار، مربوط به غلظت کم آهن بود که این نتایج نیز همسو با پژوهش حاضر می‌باشد (Izadi et al., 2020). در پژوهش مشابهی، رقم‌های انگور تیمار شده با بی‌کربنات سدیم در حضور دو منبع آهن (کلات آهن و سولفات آهن)، کاهش معنی‌داری در وزن تر شاخصاره و ریشه نشان دادند (Shahsavandi et al., 2020). در شرایط هیدروپونیک افزایش غلظت بی‌کربنات سدیم تا ۱۰ میلی‌مولاًر در ختمی درختی^۲ سبب کاهش وزن تر و خشک شاخصاره شد (Valdez-Aguilar & Reed, 2006). هچنین به طور مشابهی، افزایش سطح بی‌کربنات سدیم (۳۰ میلی‌مولاًر) و کمبود آهن (۳ میکرومولاًر) منجر به کاهش سرعت رشد خالص و وزن تر و خشک کل در همه رقم‌های انگور مورد مطالعه شد (Shahsavandi & Eshghi, 2021).

افزون بر این، با افزودن کلات آهن از ۳۰ به ۹۰ میلی‌گرم در کیلوگرم خاک، کاهش شاخص‌های رشدی مانند وزن تر و خشک ریشه، ارتفاع و طول ریشه در گیاه ختمی پرپر^۱ مشاهده شد (Pourmokhtar *et al.*, 2022) که با نتایج حاضر همسو می‌باشد. از دلایل دیگر کاهش شاخص‌های رشدی در گیاهان می‌توان قلیاییت بالا در آپوپلاست و در نتیجه آن کم شدن خاصیت ارجاعی دیواره یاخته‌ای که یکی از عوامل محدودکننده رشد و توسعه یاخته است را بیان کرد (Rayle & Cleland, 1992). نتایج مقایسه میانگین اثر برهمکنش‌ها (جدول ۱) نشان می‌دهد که بیشترین میانگین وزن تر شاخصاره (۲۱۷/۴۴ گرم) مربوط به رقم Barbara Karst در تیمار شاهد (بدون بی‌کربنات) در حضور ۳۰ میکرومولار آهن بود. در Barbara Karst که کمترین میانگین آن (۸۹/۲۱ گرم) مربوط به رقم Jamaica white در سطح ۳۰ میلی‌مولار بی‌کربنات سدیم و ۶۰ میکرومولار آهن می‌باشد. با افزودن تنش بی‌کربنات سدیم از صفر به ۳۰ میلی‌مولار وزن تر شاخصاره در رقم Barbara Karst (۵۶/۸٪) کاهش یافت. درصد کاهش در شرایط مشابه برای رقم Jamaica white (۵۶/۸٪) و برای رقم Lady Mary Baring (۵۷٪) بود. بر اساس نتایج، با قلیایی‌تر شدن محیط ریشه کاهش وزن تر شاخصاره مشاهده شد. نتایج مشابهی نیز در گیاهان انگور تیمار شده با بی‌کربنات سدیم در حضور دو منبع آهن یافت شد که با کاهش وزن تر شاخصاره و ریشه همراه بود (Shahsavandi *et al.*, 2020). دلیل این کاهش عملکرد می‌تواند اثر بازدارندگی HCO_3^- بر مراحل متابولیکی و یا اختلال در فعالیت رشد ریشه و حلالیت مواد غذایی باشد (Stoleru *et al.*, 2019). اثر تنش قلیاییت بر رشد گیاه همچنین از طریق کاهش حلالت و اختلال در جذب عنصر غذایی نیز خود را نشان می‌دهد (Shojaee *et al.*, 2019).

محتوای نسبی آب (RWC)

با افزودن مقدار بی‌کربنات سدیم (۳۰ میلی‌مولار) به همراه کلات آهن (۶۰ میکرومولار)، محتوای نسبی آب برگ در رقم‌های Barbara Karst (۲۶/۴۹٪)، (۲۷/۷۵٪)، (۲۱٪)Lady Mary Baring (Jamaica white) و (۵۶/۸٪) Barbara Karst سدیم و آهن نرمال کاهش یافت (جدول ۳). با افزودن کلات آهن از ۳ به ۳۰ میکرومولار در شرایط بدون بی‌کربنات سدیم، میزان محتوای نسبی آب برگ در رقم Barbara Karst (۱۶/۵۱٪) برابر با Barbara Karst (۳۰ میلی‌مولار در رقم‌های Jamaica white و Lady Mary Baring) افزایشی یافت نشد. در غلظت‌های بالاتر بی‌کربنات سدیم به ترتیب ۱۵ و ۳۰ میلی‌مولار در هر سه رقم گل کاغذی، میزان محتوای نسبی آب برگ، با افزودن کلات آهن به ۶۰ میکرومولار نسبت به ۳ و ۳۰ میکرومولار، افزایش یافت. نتایج مشابهی نیز در پایه‌های مورد مطالعه پسته گزارش شده است که با افزودن بی‌کربنات سدیم از ۵۰ به ۱۰۰ میلی‌مولار، محتوای نسبی آب برگ و وزن تر کل در پایه‌های آتلانتیکا و سرخس به طور قابل توجهی نسبت به شاهد کاهش یافت (Rajabi *et al.*, 2011). در شرایط pH بالا و اثرهای مخرب آن بر ساختار ریشه و کاهش جذب آب توسط گیاه، محتوای نسبی آب برگ نیز کاهش می‌یابد که می‌تواند دلیلی بر کاهش رشد گیاهان در شرایط تنش قلیایی باشد (Yang *et al.*, 2008; Malekzadeh *et al.*, 2008; Shamsabad *et al.*, 2021). همچنین گزارش شده است، کاهش کمتر میزان محتوای نسبی آب برگ در رقم‌های مقاوم می‌تواند به دلیل افزایش تنظیم اسمزی در گیاه باشد (Balaguer *et al.*, 2002).

جدول ۱- آنالیز واریانس اثر بی کربنات سدیم، آهن و رقم بر ویژگی های مورفو-فیزیولوژیک گل کاغذی.

Table 1. Variance analysis of the effect of sodium bicarbonate, iron, and cultivar on the morphophysiological characteristics of paper flower.

منبع تفییرات S.O.V.	درجه آزادی df	میانگین مربعات Mean square										کارایی مصرف آب (میکرومول بر متر مربع بر ثانیه)
		وزن تر شاخساره Shoot fresh weight	وزن خشک شاخساره Shoot dry weight	وزن تریشه Root fresh weight	وزن خشک ریشه Root dry weight	محتوای نسیی آب (%)	نشت یونی (%)	فتوسنتز (میکرومول بر متر مربع بر ثانیه)	هدایت روزنهاي (مول بر متر مربع بر ثانیه)	تعرق (مول بر متر مربع بر ثانیه)	Stomatal conductanc e (mol m ⁻² s ⁻¹)	Transpirat ion (mol m ⁻² s ⁻¹)
R	3	9.60	24.12	45.85	0.17	183.18	3.69	0.19	0.0025	0.41		0.101
A	2	106295.32*	8451.63*	1873.92**	1825.48**	1842.65*	2143.75**	112.55**	0.0007ns	9.63**		0.009ns
B	2	3685.49**	1106.98*	37.53ns	30.54**	1361.62*	7.29ns	3.25**	0.0023**	1.39**		1.148*
C	2	161.47**	47.55**	100.79ns	14.38**	283.06**	111.17**	1.33*	0.0180**	6.58**		5.076**
A*B	4	1550.45**	275.18**	214.32**	108.06**	364.47**	145.95**	9.90**	0.0012*	1.45**		2.267**
A*C	4	269.69**	61.33**	144.49*	22.88**	457.44**	82.15*	0.51ns	0.0017**	0.39ns		1.408**
B*C	4	141.30**	23.85**	16.44ns	26.94**	112.20ns	138.82**	4.51**	0.0093**	3.90**		2.815**
A*B*C	8	95.58**	11.12*	46.80ns	25.37**	152.15*	115.66**	1.12**	0.0049**	0.81**		1.513**
Error	78	26.93	4.82	43.31	2.56	55.67	10.27	0.29	0.0003	0.18		0.261
CV (%)		3.55	3.07	15.08	6.98	10.62	7.62	7.40	11.49	12.96		19.73

R: بلوک، A: بی-کربنات سدیم، B: کلات آهن، C: رقم. ns: بیانگر عدم معنی داری، *: معنی داری در سطح احتمال ۰.۵٪، **: در سطح احتمال ۱٪ و ***: در سطح احتمال ۰.۱٪ درصد می باشند.

R: Block, A: Sodium bicarbonate, B: Iron chelate, C: Cultivar. ns: indicates not significant, *: significant at $P \leq 0.05$, **: $P \leq 0.01$, and ***: $P \leq 0.001$ levels.

جدول ۲- مقایسه میانگین اثرهای برهمنکش سدیم بی کربنات، آهن و رقم بر ویژگی‌های رشدی گل کاغذی.

Table 2. Mean comparison of the interaction effects of sodium bicarbonate, iron, and cultivar on the growth traits of paper flower.

صفات Traits	sodium bicarbonate (m M)	بی-کربنات سدیم (میلی مولار)	کلات آهن (میکرومولار) Iron chelate (μ M)	رقم Cultivar		
				Barbara Karst	Jamaica white	Lady Mary Baring
وزن تر شاخصاره (گرم) Shoot fresh weight (g)	0	3	190.96 ^{c†}	199.97 ^b	200.62 ^b	
		30	217.44 ^a	215.67 ^a	216.69 ^a	
		60	192.14 ^c	190.04 ^c	189.45 ^c	
	15	3	162.36 ^d	159.91 ^d	159.06 ^d	
		30	157.90 ^d	143.31 ^e	144.50 ^e	
		60	133.46 ^f	129.30 ^f	104.86 ^g	
	30	3	95.15 ^h	95.47 ^h	94.71 ^h	
		30	93.74 ^h	92.98 ^h	93.00 ^h	
		60	89.51 ^h	89.21 ^h	91.72 ^h	
وزن خشک شاخصاره (گرم) Shoot dry weight (g)	0	3	84.69 ^{ab}	82.52 ^{bcd}	87.14 ^a	
		30	87.57 ^a	83.09 ^{bc}	86.76 ^a	
		60	82.19 ^{bcd}	83.27 ^{bc}	82.37 ^{bcd}	
	15	3	79.60 ^{de}	80.79 ^c	81.35 ^{cd}	
		30	74.46 ^{fg}	77.14 ^{ef}	74.32 ^{fg}	
		60	73.13 ^{gh}	70.21 ^{hi}	68.65 ⁱ	
	30	3	65.53 ^j	65.21 ^j	63.48 ^j	
		30	59.24 ^k	57.25 ^k	49.17 ^l	
		60	46.43 ^{lm}	45.6 ^{lm}	39.11 ⁿ	
وزن خشک ریشه (گرم) Root dry weight (g)	0	3	28.32 ^d	28.44 ^d	29.06 ^{cd}	
		30	31.22 ^{bc}	29.50 ^{cd}	30.79 ^{bc}	
		60	32.55 ^{ab}	33.93 ^a	34.17 ^a	
	15	3	17.84 ^j	20.54 ^{ghi}	14.86 ^{klm}	
		30	22.82 ^{ef}	20.41 ^{hi}	22.71 ^{efg}	
		60	21.11 ^{fgh}	24.17 ^e	22.71 ^{efg}	
	30	3	18.53 ^{ij}	17.90 ^j	21.41 ^{fgh}	
		30	24.25 ^e	17.01 ^{jk}	12.79 ^{mn}	
		60	15.48 ^{kl}	14.63 ^{lm}	12.24 ⁿ	

† مقادیر، میانگین چهار تکرار و حروف یکسان بیانگر عدم اختلاف معنی دار با آزمون دانکن ($P \leq 0.05$) است.

† Values are the average of four repetitions and the same letters indicate no significant difference with Duncan test ($P \leq 0.05$).

نشت یونی (EL)

اثرهای اصلی و برهمنکش برای صفت نشت یونی در سطح احتمال ۱ و ۵٪ معنی دار است (جدول ۱). نتایج جدول ۳، نشان می‌دهد که با افزودن غلظت بی کربنات سدیم و قرار گرفتن گیاه در شرایط تنش در سه رقم Barbara Karst و Jamaica white و Lady Mary Baring گل کاغذی میزان نشت یونی برگ افزایش یافت. بیشترین میزان نشت یونی (۰.۵۵/۱۴٪) مربوط به گل کاغذی رقم Jamaica white در غلظت بالای بی کربنات سدیم (۳۰ میلی مولار) و ۳ میکرومولار آهن می‌باشد. کمترین میزان آن (۰.۲۴/۶۶٪) مربوط به رقم Jamaica white در شرایط بدون بی کربنات سدیم (صفر میلی مولار) و ۶۰ میکرومولار آهن است. همچنین افزودن میزان آهن از ۳ به ۳۰ میکرومولار در شرایط وجود بی کربنات سدیم (۱۵ و ۳۰ میلی مولار) در رقم Lady Mary Baring و Jamaica white نسبت به رقم Barbara Karst درصد کاهش بیشتری را نشان داد. با افزودن آهن از غلظت ۳ به ۳۰ میکرومولار در هر سه رقم گل کاغذی درصد نشت یونی کاهش یافت. درصد کاهش در رقم Barbara Karst (۰.۶/۵٪)، Jamaica white (۰.۱۸/۴٪) و Lady Mary Baring (۰.۱۴/۸٪) بود. با افزودن کلات آهن به غلظت ۶۰ میکرومولار در شرایط وجود بی کربنات سدیم (۱۵ و ۳۰ میلی مولار)، تا حدودی سبب بهبود در رقم Lady Mary Baring و Jamaica white شد، اما سبب متوقف شدن نشت یونی در شرایط تنش نگردید و همچنان میزان نشت یونی با افزودن بی کربنات سدیم در حضور کلات آهن ادامه یافت.

نتایج مشابهی با نتایج حاضر در رقمهای مختلف انگور تیمار شده با بیکربنات سدیم یافت شد که منجر به افزایش قابل توجهی در میزان نشت یونی برگ و ریشه گردید، در حالی که هیچ یک از منابع آهن نتوانست اثرهای نامطلوب بیکربنات را بهبود دهد (Shahsavandi *et al.*, 2020). در شرایط تنفس، حالت پایدار غشا یاخته از بین رفته و با قرار گرفتن در محیط آبی مواد محلول یاخته به بیرون تراویش می‌کند. پایداری غشا از طریق تراویش یون‌ها از آن ارزیابی می‌شود. ایجاد حالت پایدار پس از نشت یونی در گیاهان با سنتز پروتئین، ویژگی‌های سیستم فتوسنتری و آنزیم‌ها مرتبط است. با افزایش شدت تنفس در گیاهان، روند پمپ شدن یون‌های غشایی کند و غیرفعال و در نتیجه نشت یونی بیشتر می‌شود (Shahsavandi *et al.*, 2020). نمک‌های قلیایی از جمله سدیم بیکربنات و سدیم کربنات‌ها نسبت به نمک‌های خنثی مانند سدیم کلرید، اثرهای مخرب‌تری بر گیاهان دارند (Shi *et al.*, 1993). همچنین pH بالا منجر به کمبود پروتون، تخریب یا مهار شیب الکتروشیمیایی غشا می‌شود و منجر به از دست‌دهی عملکردهای فیزیولوژیک یاخته ریشه مانند جذب یون‌ها می‌شود (Guo *et al.*, 2015).

جدول ۳- مقایسه میانگین اثرهای برهمکنش سدیم بیکربنات، آهن و رقم بر محتوای نسبی آب و نشت یونی برگ گل کاغذی.
Table 3. Mean comparison of the interaction effects of sodium bicarbonate, iron, and cultivar on the leaf RWC and EL of paper flower.

صفات Traits	کلات آهن (میکرو بیکربنات سدیم (میلی مولار) Molar)			رقم Cultivar	
	Sodium bicarbonate (m M)	Iron chelate (μ M)	Barbara Karst		
محتوای نسبی آب (%)	0	3	71.56 ^{b-f†}	74.30 ^{a-e}	76.53 ^{a-d}
		30	83.38 ^{ab}	69.04 ^{c-g}	76.17 ^{a-d}
		60	73.47 ^{a-f}	73.20 ^{a-f}	84.16 ^{ab}
	15	3	63.68 ^{d-g}	71.95 ^{b-f}	77.80 ^{a-c}
		30	60.07 ^{f-h}	57.95 ^{gh}	67.54 ^{c-g}
		60	85.98 ^a	85.88 ^a	80.94 ^{a-c}
	RWC (%)	3	48.78 ^{hi}	59.70 ^{f-h}	56.01 ^{g-i}
		30	55.62 ^{g-i}	42.55 ⁱ	74.57 ^{a-d}
		60	61.08 ^{e-h}	73.30 ^{a-f}	75.71 ^{a-d}
نشت یونی (%) EL (%)	0	3	37.84 ^{mno}	38.45 ^{l-o}	40.77 ^{j-m}
		30	35.37 ^{no}	31.35 ^{pq}	34.72 ^{op}
		60	29.36 ^q	24.66 ^r	36.51 ^{no}
	15	3	46.01 ^{fgh}	41.97 ^{i-l}	42.57 ^{h-k}
		30	44.53 ^{g-j}	41.68 ^{i-m}	38.75 ^{k-n}
		60	48.12 ^{d-g}	45.05 ^{ghi}	49.24 ^{c-f}
	30	3	53.87 ^{ab}	46.74 ^{efg}	48.35 ^{d-g}
		30	50.83 ^{bcd}	55.14 ^a	47.34 ^{d-g}
		60	52.31 ^{abc}	50.66 ^{b-e}	46.74 ^{efg}

† مقادیر، میانگین چهار تکرار و حروف یکسان بیانگر عدم اختلاف معنی‌دار با آزمون دانکن ($P < 0.05$) است.

† Values are the average of four repetitions and the same letters indicate no significant difference with Duncan test ($P \leq 0.05$).

پارامترهای فتوسنتری

با توجه به نتایج آنالیز واریانس (جدول ۱)، اثرهای اصلی و برهمکنش برای فتوسنتر در سطح احتمال ۱ و ۵٪ معنی‌دار است. نتایج جدول ۴، نشان می‌دهد که بیشترین میزان فتوسنتر (۱۰/۹۵ میکرومول دی‌اکسید کربن بر متر مربع بر ثانیه) مربوط به گل کاغذی رقم Lady Mary Baring در شرایط بدون بیکربنات سدیم و آهن ۳۰ میکرومولار می‌باشد. کمترین میزان آن (۳/۸۵ میکرومول دی‌اکسید کربن بر متر مربع بر ثانیه) مربوط به رقم Jamaica white در شرایط بالای تنفس بیکربنات سدیم (۳۰ میلی‌مولار) و ۳۰ میکرومولار آهن است. میزان فتوسنتر در رقم Lady Mary Baring در شرایط بالای بیکربنات سدیم نسبت به شرایط بدون بیکربنات سدیم حدود ۴۵/۱۴٪ کاهش و در رقم Barbara Karst و در رقم Jamaica white ۴۹/۸۰٪ و ۵۷/۳۲٪ می‌باشد.

این مقدار کاهش با افزودن کلات آهن از ۳۰ به ۳۰ میکرومولار میزان فتوسنتز افزایش ولی به علت افزودن شرایط تنفس بی‌کربنات سدیم این مقدار کاهش یافت. به طور کلی بیشترین مقدار برای فتوسنتز، هدایت روزنها و تعرق در شرایط بدون بی‌کربنات سدیم در حضور آهن، در رقم‌های Barbara Karst و Lady Mary Baring و کمترین مقادیر آن‌ها در شرایط ۳۰ میلی‌مولار بی‌کربنات سدیم در حضور آهن بیش‌بود می‌باشد. افزودن غلظت آهن از ۳۰ به ۳۰ میکرومولار در شرایط بدون بی‌کربنات سدیم، سبب افزایش میزان فتوسنتز در رقم Jamaica white به رقم Barbara Karst و Lady Mary Baring شد. افزودن مقدار کلات آهن به ۶۰ میکرومولار سبب کاهش فتوسنتز در رقم Barbara Karst و Lady Mary Baring گردید. همچنین در شرایط بی‌کربنات سدیم (۱۵ و ۳۰ میلی‌مولار)، افزودن منبع کلات آهن، میزان فتوسنتز را در رقم Barbara Karst و Lady Mary Baring کاهش داد. به طور کلی، افزودن منبع کلات آهن با وجود بی‌کربنات سدیم، تنها در رقم Jamaica white تا حدودی کمک به افزایش فتوسنتز کرد. در رقم Barbara Karst این نتیجه برای کارایی مصرف آب بر عکس می‌باشد. رقم Jamaica white در شرایط وجود بالای مقدار بی‌کربنات سدیم در حضور آهن ۶۰ میکرومولار دارای بیشترین مقدار کارایی مصرف آب و رقم Barbara Karst در شرایط بدون بی‌کربنات سدیم و شرایط مشابه آهن دارای کمترین میزان آن می‌باشد. تعیین کننده اصلی رشد و عملکرد در گیاهان، فتوسنتز می‌باشد. توانایی حفظ آن در شرایط تنفس‌های محیطی برای حفظ عملکرد مهم است. کاهش رشد گیاهان به واسطه محدود شدن فتوسنتز صورت می‌گیرد. کاهش فتوسنتز را می‌توان به علت بسته شدن و کاهش هدایت روزنها در شرایط تنفس نسبت داد. همچنین pH بالای ناشی از تنفس قلیایی سبب تخریب کلروپلاست و کاهش فعالیت فتوسنتز در گیاهان می‌شود. افزون بر این، میزان فتوسنتز کمتر، به علت تخریب سنتز کلروفیل به دلیل انتقال کم آهن یا قابلیت حل پذیری کمتر آهن در خاک یا محلول غذایی بستر کشت مرتبط می‌باشد (Roosta et al., 2017). محلول پاشی کلات آهن از غلظت ۰/۵ به ۱ گرم در لیتر سبب افزایش سه برابر میزان فتوسنتز در ارقام پسته شد. با افزایش محلول پاشی کلات آهن در پسته، میزان فتوسنتز، هدایت روزنها، تعرق و کارایی مصرف آب به دنبال کاهش سطح برگ، نسبت به تیمار شاهد کاهش یافت. عنصر آهن در فعالیت آنزیم‌های اکسیداسیون و احیا نقش مهمی دارد. در زمان انتقال الکترون در فتوسیستم، آهن سه ظرفیتی به دو ظرفیتی احیا می‌شود و انتقال الکترون را در فرایندهای فتوسنتز و تنفس انجام می‌دهد. کارایی مصرف آب از ویژگی‌های فیزیولوژیک است که با هدف ارزیابی مصرف آب توسط گیاه مورد بررسی قرار می‌گیرد و حاصل نسبت فتوسنتز به تعرق در گیاهان است و به معنی تثبیت کربن به ازای تبخیر و تعرق آب تلقی می‌شود. بر اساس نتایج جدول ۴، بیشترین میزان تعرق ۴/۸۹ (میلی‌مول آب بر متر مربع بر ثانیه) مربوط به گل کاغذی رقم Barbara Karst در شرایط بدون بی‌کربنات سدیم و آهن ۶۰ میکرومولار می‌باشد. کمترین میزان آن ۱/۳۵ (میلی‌مول آب بر متر مربع بر ثانیه) مربوط به رقم Lady Mary Baring در شرایط بالای تنفس بی‌کربنات سدیم (۳۰ میلی‌مولار) و ۶۰ میکرومولار آهن است. یکی از پاسخ‌های گیاه به شرایط تنفس بی‌کربنات سدیم، محدود شدن سطح تعرق کننده به دلیل کاهش سطح برگ می‌باشد. بنابراین گیاه آب کمتری را از طریق تعرق از دست می‌دهد. بنابراین با افزودن شرایط تنفس، تعرق در گیاه کاهش می‌باید (Zuo et al., 2007).

به طور مشابهی، اثر تغییر pH بر ویژگی‌های رشدی و فیزیولوژیک گیاه رز^۱ نشان داد که با افزایش pH از ۴/۵ به ۶/۵، وزن تر و خشک گیاه، جوانه گل و قطر ساقه افزایش یافت. در حالی که با افزایش بیشتر pH تا ۸ روند کاهشی در این عامل‌ها دیده شد. بیشترین تعداد جوانه، محتوای کلروفیل، Fv/Fm، شاخص عملکرد (PI) در pH ۶/۵ یافت شد (Roosta et al., 2014). این نتایج با نتایج حاضر همسو بود که بیانگر آن است که با افزایش بی‌کربنات، زردی برگ، کاهش میزان کلروفیل و کاهش عملکرد دستگاه فتوسنتز به طور هماهنگ روی می‌دهد که دلیلی نیز بر کاهش رشد گیاهان در مواجه با تنفس قلیایی می‌باشد. رقم‌های انگور تیمار شده با بی‌کربنات، کاهش قابل توجهی در میزان شاخص کلروفیل و سرعت فتوسنتز در مقایسه با گیاهان در معرض کمبود آهن نشان دادند. تغییرات فیزیولوژیک مختلفی در برگ‌ها به دلیل کمبود آهن دیده می‌شود که به دلیل نقش آهن در تشکیل

ساختار آنزیم‌های موثر در بیوسنتر کلروفیل می‌باشد. افزون بر این، کاهش محتوای کلروفیل می‌تواند به دلیل مهار بیوسنتر آن یا افزایش سرعت تجزیه آن باشد (Shahsavandi *et al.*, 2024).

بیشترین میزان هدایت روزنها (۰/۲۵ مول آب بر مترمربع بر ثانیه) مربوط به گل کاغذی رقم Barbara Karst در شرایط بدون بی‌کربنات سدیم و آهن ۶۰ میکرومولار می‌باشد. کمترین میزان آن (۰/۱۱ مول آب بر مترمربع بر ثانیه) مربوط به رقم Jamaica white در شرایط بالای تنفس بی‌کربنات سدیم (۳۰ میلیمولار) و ۶۰ میکرومولار آهن است. با افزودن بی‌کربنات سدیم، میزان هدایت روزنها در رقم گل کاغذی کاهش یافت (جدول ۴). افزایش بی‌کربنات محلول غذایی سبب تحریک هورمون اسید آبسیزیک و جریان آن از آوند آبکش به چوبی می‌شود. این امر سبب کاهش هدایت روزنها و به دنبال آن کاهش تعرق و در نتیجه بسته شدن روزنها و کاهش محتوای نسبی آب برگ می‌شود (Shahabi *et al.*, 2005). این نتایج با پژوهش حاضر همسو می‌باشد.

کارایی مصرف آب از ویژگی مهم فیزیولوژیک در گیاهان است که به منظور ارزیابی مصرف آب توسط گیاه بررسی می‌شود. نتایج جدول تجزیه واریانس (جدول ۱)، نشان داد که میزان کارایی مصرف آب در رقم‌های Lady Mary و Jamaica white، با افزایش میزان قلیاییت (۳۰ میلیمولار) و کلات آهن (۶۰ میلیمولار)، افزایش یافت. کاربرد آهن (۱۵ میلیگرم) در توت فرنگی سبب افزایش سطح برگ، در نتیجه آن افزایش فتوسنتر و عملکرد بهتر گیاه گردید (Roosta *et al.*, 2017). در این پژوهش در سطح کلات آهن ۳۰ میکرومولار به همراه افزایش بی‌کربنات سدیم از صفر به ۱۵ میلیمولار، سبب کاهش کارایی مصرف آب در رقم‌های Lady Mary Baring و Barbara Karst شد. با افزودن میزان بی‌کربنات سدیم به ۳۰ میلیمولار در شرایط توام با کلات آهن ۶۰ میکرومولار، سبب افزایش معنی‌دار در میزان کارایی مصرف آب در رقم‌های Lady Mary و Jamaica white در مقایسه با شرایط بدون بی‌کربنات و کمبود آهن شد. این بیانگر آن است کلات آهن به میزان ۶۰ میکرومولار اثر منفی تنفس قلیایی شدید (۳۰ میلی مولار) را توانست تعدیل نماید. بر اساس این نتایج که همسو با سایر پژوهش‌های پیشین است Demasi *et al.*, 2015; Demasi *et al.*, 2017; (; 2015; Demasi *et al.*, 2017; Demasi *et al.*, 2017; Shahsavandi *et al.*, 2024).

جدول ۴- مقایسه میانگین اثرهای برهمکنش سدیم بی‌کربنات، آهن و رقم بر میزان فتوسنتر و تبادلات گازی گل کاغذی.

Table 4. Mean comparison of the interaction effects of sodium bicarbonate, iron, and cultivar on the photosynthesis and gas exchanges rate of paper flower.

صفات Traits	بی‌کربنات سدیم (میلی مولار) Sodium bicarbonate (m M)	رقم Cultivar			
		کلات آهن (میکرومول) Iron chelate (μM)	Barbara Karst	Jamaica white	Lady Mary Baring
فتوسنتر (میکرومول بر متر مربع بر ثانیه)	۰	3	8.35 ^{cde†}	8.68 ^{cde}	8.79 ^{cde}
		30	9.83 ^b	9.02 ^c	10.95 ^a
		60	7.19 ^{gh}	8.90 ^{ed}	6.52 ^{hi}
	15	3	7.40 ^g	7.52 ^{fg}	7.38 ^g
		30	8.24 ^{def}	8.45 ^{cde}	8.28 ^{cde}
		60	7.94 ^{efg}	8.50 ^{cde}	7.95 ^{efg}
Photosynthesis ($\mu\text{mol m}^{-2} \text{s}^{-1}$)	30	3	4.56 ⁿ	3.85 ⁿ	5.71 ^{jkl}
		30	5.39 ^{kl}	5.84 ^{ijk}	5.81 ^{i-l}
		60	5.05 ^{lm}	6.17 ^{ij}	5.59 ^{jkl}
	60	3	0.18 ^{c-g}	0.15 ^{i-m}	0.21 ^{bc}
		30	0.17 ^{f-j}	0.13 ^{mn}	0.20 ^{b-e}
		60	0.25 ^a	0.14 ^{klm}	0.09 ^o
هدایت روزنها (مول بر متر مربع بر ثانیه)	15	3	0.15 ^{i-m}	0.18 ^{d-h}	0.21 ^{bcd}
		30	0.18 ^{d-g}	0.15 ^{h-m}	0.18 ^{d-h}
		60	0.22 ^b	0.16 ^{g-l}	0.14 ^{j-m}

Stomatal conductance ($\text{mol m}^{-2} \text{s}^{-1}$)	30	3	0.21 ^{bc}	0.17 ^{f-j}	0.19 ^{c-f}
		30	0.18 ^{e-h}	0.13 ^{lmn}	0.16 ^{f-k}
		60	0.17 ^{f-j}	0.11 ^{no}	0.17 ^{f-i}
تعرق (مول بر متر مریع بر ثانیه)	0	3	3.53 ^{c-f}	2.68 ^{hi}	4.14 ^b
		30	3.30 ^{d-g}	3.15 ^{e-h}	3.83 ^{bcd}
		60	4.89 ^a	3.12 ^{fgh}	2.43 ^{ij}
Transpiration ($\text{mol m}^{-2} \text{s}^{-1}$)	15	3	4.10 ^{bc}	3.03 ^{f-i}	4.01 ^{bc}
		30	3.84 ^{bcd}	3.51 ^{c-f}	4.07 ^{bc}
		60	3.86 ^{bcd}	3.75 ^{b-e}	3.58 ^{b-f}
کارایی مصرف آب (میکرومول بر متر مریع بر ثانیه)	30	3	3.56 ^{b-f}	2.58 ^{hij}	3.85 ^{bcd}
		30	3.36 ^{d-g}	2.03 ^{ik}	2.87 ^{ghi}
		60	3.08 ^{fgh}	1.73 ^{kl}	1.35 ^l
WUE ($\mu\text{mol mol}^{-1}$)	15	3	2.50 ^{d-i}	3.42 ^{bc}	2.23 ^{g-j}
		30	2.98 ^{c-f}	2.14 ^{jkl}	2.93 ^{c-g}
		60	1.47 ^{kl}	2.95 ^{c-g}	2.71 ^{c-i}
	30	3	2.41 ^{e-i}	3.17 ^{c-i}	2.26 ^{g-j}
		30	2.41 ^{e-i}	2.86 ^{c-i}	2.32 ^{e-i}
		60	2.80 ^{c-i}	2.27 ^{f-j}	2.86 ^{c-h}
	60	3	1.28 ^l	2.76 ^{c-i}	1.48 ^{kl}
		30	2.48 ^{d-i}	3.00 ^{cde}	2.16 ^{h-k}
		60	1.65 ^{jkl}	4.16 ^a	4.13 ^{ab}

† مقادیر، میانگین چهار تکرار و حروف یکسان بیانگر عدم اختلاف معنی دار با آزمون دانکن ($P < 0.05$) است.

† Values are the average of four repetitions and the same letters indicate no significant difference with Duncan test ($P \leq 0.05$).

نتیجه‌گیری

به طور کلی، تیمار کلات آهن در غلظت ۳۰ میکرومولار (نرمال) در مقایسه با آهن ناچیز (۳ میکرومولار) در شرایط بدون کربنات سدیم، منجر به بهبود ویژگی‌های رشدی و فیزیولوژیک در هر سه رقم گل کاغذی شد. افزون بر این، گل کاغذی رقم Lady Mary Baring در شرایط تنفس قلیایی متوسط و شدید در میزان نرمال آهن (۳۰ میکرومولار)، تحمل بالاتری بر اساس افزایش وزن تر و خشک شاخساره و ریشه، میزان آب نسبی برگ، کاهش آسیب به غشا یاخته و بهبود دستگاه فتوسنتزی نشان داد. گرچه با بررسی روند تغییرات مورفو-فیزیولوژیک سه رقم گل کاغذی، رقم‌های Lady Mary Baring و Jamaica white تیمار شده با کلات آهن ۶۰ میکرومولار در شرایط تنفس قلیایی شدید نیز توانستند اثرهای مخرب تنفس را با بهبود عملکرد دستگاه فتوسنتزی تعديل نمایند.

تشکر و قدردانی

نویسنده‌گان از معاونت پژوهشی دانشگاه شهید چمران اهواز (شماره گرن特 SCU.AH1402.47677) جهت حمایت مالی در این پژوهش قدردانی و تشکر می‌نمایند.

References

- Albano, J. P., & Miller, W. B. (1996). Iron deficiency stress influences physiology of iron acquisition in marigold (*Tagetes erecta L.*). *Journal of the American Society for Horticultural Science*, 121(3), 438-441.
- Balaguer L., Pugnaire, F.I., Martinez-Ferri, E., Armas, C., Valladares, F., & Manrique, E. (2002). Ecophysiological significance of chlorophyll loss and reduced photochemical efficiency under extreme acidity in *Stipa tanacissima L.* *Plant and Soil*, 240, 343-352.
- Barrs, H. D., & Weatherley, P. E. (1962). A re-examination of the relative turgidity technique for estimating water deficits in leaves. *Australian Journal of Biological Sciences*, 15(3), 413-428.

منابع

- De la Guardia, M. D., & Alcántara, E. (2002). A comparison of ferric-chelate reductase and chlorophyll and growth ratios as indices of selection of quince, pear and olive genotypes under iron deficiency stress. *Plant and Soil*, 241, 49-56.
- Demasi, S., Caser, M., Kobayashi, N., Kurashige, Y., & Scariot, V. (2015). Hydroponic screening for iron deficiency tolerance in evergreen azaleas. *Notulae Botanicae Horti Agrobotanici Cluj-Napoca*, 43(1), 210-213.
- Demasi, S., Caser, M., Handa, T., Kobayashi, N., De Pascale, S., & Scariot, V. (2017). Adaptation to iron deficiency and high pH in evergreen azaleas (*Rhododendron* spp.): potential resources for breeding. *Euphytica*, 213, 1-15.
- Dosan, S. (2024). Ferric chelate reductase activity in azalea under iron deficiency stress. *American Journal of Agriculture and Horticulture Innovations*, 4(09), 1-6.
- Farahmand, H. (2017). Ornamental climbing plants (Ornamental vines) and wall-covering shrubs. Mashhad University Press, 580 p. (In Persian).
- Guo, R., Yang, Z., Li, F., Yan, C., Zhong, X., Liu, Q., ... & Zhao, L. (2015). Comparative metabolic responses and adaptive strategies of wheat (*Triticum aestivum*) to salt and alkali stress. *BMC Plant Biology*, 15, 1-13.
- Hakimi, L. and M, Farzamisepehr. (2016). Study of Fe and Cu accumulation and antioxidant activities of dominant plant species in Sorkhe Mine in Marand province. *Journal of Iranian Plant Ecophysiological Research*, 10(40), 21- 30.
- Hoagland, D. R., & Arnon, D. I. (1950). The water-culture method for growing plants without soil. Circular. *California Agricultural Experiment Station*, 347.
- Izadi, Z., Rezaei Nejad, A., & Abadía, J. (2020). Physio-morphological and biochemical responses of pot marigold (*Calendula officinalis* L.) to split iron nutrition. *Acta Physiologiae Plantarum*, 42, 1-14.
- Khush-Khui, M. (2014). Floriculture principles and species (Translate). Shiraz University Publications. Volume 2.
- Koenig, R., & Kuhns, M. R. (2002). Control of iron chlorosis in ornamental and crop plants. AG-SO, 1, 1.
- Kumari, M., Singh, D., Singh, P., & Sahay, S. (2022). Bougainvillea: An ideal ornamental plant for landscaping and pollution control. *Indian Horticulture*, 67(4).
- Li, J., Pu, L., Han, M., Zhu, M., Zhang, R., & Xiang, Y. (2014). Soil salinization research in China: advances and prospects. *Journal of Geographical Sciences*, 24, 943-960.
- Malekzadeh Shamsabad, M. R., Roosta, H. R., & Esmaeilizadeh, M. (2021). Responses of seven strawberry cultivars to alkalinity stress under soilless culture system. *Journal of Plant Nutrition*, 44(2), 166-180.
- Minj, S. K., Gupta, P. P., Kumar, R., Khilar, M., & Painkra, D. S. (2023). Root parameter investigation in standardized media for Bougainvillea (*Bougainvillea comm. Ex Juss.*) propagation. *International Journal of Plant & Soil Science*, 35(18), 1013-1017.
- Moalemi, N., & Chehrazi, M. (2005). The effect of auxin hormone on the rooting of leaf and leafless stem cuttings of paper flower (*Bougainvillea spectabilis*) in plastic tunnel. *Scientific Journal of Agriculture*, 27(2), 127-138. (In Persian).
- Pourmokhtar, E., Saffari, V. R., & Sarcheshme Pour, M. (2022). Evaluation of phytoremediation ability *Althaea rosea* under iron contamination. *Iranian Plant and Biotechnology*, 16(4), 59-67. (In Persian).
- Prášil, I., & Zámečník, J. (1998). The use of a conductivity measurement method for assessing freezing injury: I. Influence of leakage time, segment number, size and shape in a sample on evaluation of the degree of injury. *Environmental and Experimental Botany*, 40(1), 1-10.

- Rajabi, M., Roosta, H. R., Karimi, H. R., & Hokmabadi, H. (2012). Investigation of the tolerance of Pistachio rootstocks to sodium bicarbonate. *Journal of Horticultural Science*, 26(3), 301-310. (In Persian).
- Rayle, D. L., & Cleland, R. E. (1992). The acid growth theory of auxin-induced cell elongation is alive and well. *Plant Physiology*, 99(4), 1271.
- Roosta, H. R., & Rezaei, I. (2014). Effect of nutrient solution pH on the vegetative and reproductive growth and physiological characteristics of rose cv.'Grand Gala'in hydroponic system. *Journal of Plant Nutrition*, 37(13), 2179-2194.
- Roosta, H. R., Nejad, D. R., Raghani, M., & Esmaeilizadeh, M. (2017). Comparison of the effect of nano Fe chelate with Fe-chelate on growth and physiological characteristics of two cultivars of pepper under alkaline conditions in soilless culture system. *Journal of Science and Technology of Greenhouse Culture*, 8(1), 35-55.
- Rouphael, Y., Cardarelli, M., Colla, G. & Rea, E. (2008). Yield, mineral composition, water relations, and water use efficiency of grafted mini-watermelon plants under deficit irrigation. *HortScience*, 43, 730-736.
- Shahabi, A., Malakouti, M. J., & Fallahi, E. (2005). Effects of bicarbonate content of irrigation water on nutritional disorders of some apple varieties. *Journal of Plant Nutrition*, 28(9), 1663-1678.
- Shahsavandi, F., Eshghi, S., Gharaghani, A., Ghasemi-Fasaei, R., & Jafarinia, M. (2020). Effects of bicarbonate induced iron chlorosis on photosynthesis apparatus in grapevine. *Scientia Horticulturae*, 270, 109427.
- Shahsavandi, F., & Eshghi, S. (2021). Effects of bicarbonate and Fe sources on vegetative growth and physiological traits of four grapevine cultivars. *Communications in Soil Science and Plant Analysis*, 52(20), 2401-2413.
- Shahsavandi, F., Eshghi, S., Jafarinia, M., & Aliniaiefard, S. (2024). Photosynthetic gas exchange and functionality in different grapevine cultivars and their cross grafted combinations in response to bicarbonate-induced Fe deficiency. *Plant Stress*, 11, 100408.
- Shi, Y., Byrne, D. H., Reed, D. W., & Loepert, R. H. (1993). Iron chlorosis development and growth response of peach rootstocks to bicarbonate. *Journal of Plant Nutrition*, 16(6), 1039-1046.
- Shojaee, M., Roosta, H., Roozban, M., & Soufi, H. (2019). Evaluation of the growth characteristics and changes in the concentration of some nutrient elements of garlic affected by different nitrogen sources and alkalinity in hydroponic culture. *Horticultural Plants Nutrition*, 2(1), 33-50.
- Singh, R. K., Singh, R. P. and Singh, R. S., (2003). Effect of iron on herbage and oil yield of lemon grass (*Cymbopogon flexuosus*). *Crop Research*, 26, 185- 187.
- Stoleru, V., Slabu, C., Vitanescu, M., Peres, C., Cojocaru, A., Covasa, M., & Mihalache, G. (2019). Tolerance of three Quinoa cultivars (*Chenopodium quinoa* Willd.) to salinity and alkalinity stress during germination stage. *Agronomy*, 9(6), 287.
- Valdez-Aguilar, L. A., & Reed, D. W. (2006). Comparison of growth and alkalinity-induced responses in two cultivars of hibiscus (*Hibiscus rosa-sinensis* L.). *HortScience*, 41(7), 1704-1708.
- Valdez-Aguilar, L. A., & Reed, D. W. (2007). Response of selected greenhouse ornamental plants to alkalinity in irrigation water. *Journal of Plant Nutrition*, 30(3), 441-452.
- Wallace, G. A., & Wallace, A. (1986). Correction of iron deficiency in trees by injection with ferric ammonium citrate solution. *Journal of Plant Nutrition*, 9(3-7), 981-986.
- Yang, C. W., Wang, P., Li, C. Y., Shi, D. C., & Wang, D. L. (2008). Comparison of effects of salt and alkali stresses on the growth and photosynthesis of wheat. *Photosynthetica*, 46, 107-114.

- Yang, J. Y., Zheng, W., Tian, Y., Wu, Y., & Zhou, D. W. (2011). Effects of various mixed salt-alkaline stresses on growth, photosynthesis, and photosynthetic pigment concentrations of *Medicago ruthenica* seedlings. *Photosynthetica*, 49, 275-284.
- Zhang, X., Zhang, D., Sun, W., & Wang, T. (2019). The adaptive mechanism of plants to iron deficiency via iron uptake, transport, and homeostasis. *International Journal of Molecular Sciences*, 20(10), 2424.
- Zuo, Y., Ren, L., Zhang, F., & Jiang, R. F. (2007). Bicarbonate concentration as affected by soil water content controls iron nutrition of peanut plants in a calcareous soil. *Plant Physiology and Biochemistry*, 45(5), 357-364.

Studying the Growth and Photosynthetic Responses of Three Cultivars of Paper Flower (*Bougainvillea glabra*) to Sodium Bicarbonate and Iron Stresses

Neda Javidan, Somayeh Esmaeili^{1*}, Mehrangiz Chehrazi, and Shohreh Zivdar

Department of Horticultural Science, Faculty of Agriculture, Shahid Chamran University of Ahvaz, Ahvaz, Iran

*Corresponding Author: E-mail: (s.esmaeili@scu.ac.ir)

In a greenhouse experiment, the responses of three varieties of paper flowers to varying levels of sodium bicarbonate and iron chelate were studied. This investigation was structured as a randomized complete block design with four replications. The treatments included three levels of bicarbonate (0, 15, and 30 mM) and three levels of FeEDDHA iron chelate [(3 µM (deficiency), 30 µM (normal), and 60 µM (excess)] and three cultivars of paper flowers ('Barbara Karst', 'Jamaica white', and 'Lady Mary Baring'). The results showed that the fresh and dry weight of shoot and root, relative water content, transpiration rate, and stomatal conductance decreased with increasing alkaline stress. Additionally, the treatment of 30 mM sodium bicarbonate and 60 µM iron chelate increased the amount of ion leakage and water use efficiency compared to lower concentrations. The ion leakage levels in the three flower-paper cultivars rose in response to alkaline stress. The relative leaf water content in the 'Barbara Karst' cultivar decreased by 27.75% with rising alkalinity up to 30 mM. However, in the 'Jamaica white' and 'Lady Mary Baring' cultivars, these reductions were 26.49% and 2.1%, respectively. Notably, under high concentrations of sodium bicarbonate and iron (30 mM and 60 µM), the photosynthesis rates decreased significantly by approximately 45.14%, 49.80%, and 57.32% in the 'Barbara Karst', 'Jamaica white', and 'Lady Mary Baring' cultivars, respectively. Based on the results, it is evident that the 'Barbara Karst' cultivar exhibited superior tolerance to sodium bicarbonate stress compared to the 'Jamaica white' and 'Lady Mary Baring' cultivars.

Keywords: Alkalinity, Cultivar, Iron chelate, Photosynthesis, Paper flower.