

اثر تنش قلیائیت بر رشد و تغذیه گیاه انجیلی (*Parrotia persica*)

حمدی، رضا، و معاونت اول، واحد یاقوتی، ۲، حمید، رضا کریمی، ۱

۱- دانشیار گروه علوم باستانی دانشگاه ولی عصر (عج) رفسنجان ۲- دانشجوی دکتری گروه علوم باستانی دانشگاه ولی عصر (عج)
رفسنجان

چکیده

به منظور بررسی اثر غلظت‌های مختلف بیکربنات سدیم بر گیاه انجیلی، آزمایش گلخانه‌ای در قالب طرح کاملاً تصادفی شامل سه سطح بیکربنات سدیم (۰، ۳۵ و ۷۰ میلیمولار) با چهار تکرار انجام پذیرفت. بدوز جوانهدار شده در مرحله چهار برگی به گلخانه‌ای یونولیتی حاوی پرلایت انتقال یافتند. در این تحقیق، اثر غلظت‌های مختلف بیکربنات بر وزن خشک برگ و ریشه، Fv/Fm ، PI و عناصر مورد بررسی قرار گرفت. نتایج نشان داد که وجود بیکربنات کلیه صفات مورد مطالعه را تحت تأثیر قرار داد، و اختلاف این اثر در بین سه سطح به‌وضوح قابل مشاهده بود. طبق نتایج به دست آمده با افزایش غلظت بیکربنات سدیم به طور معنی‌داری وزن خشک برگ و ریشه، Fv/Fm و عناصر معدنی کاهش یافت به طوری که وزن خشک برگ و ریشه در سطح تیمار ۷۰ میلی مولار نسبت به شاهد (۰ میلی مولار) به ترتیب ۲۱۲ و ۷۱ درصد کاهش نشان داد.

واژه های کلیدی: بی کربنات سدیم، کلروفیل فلورسانس، تنش

مقدمه

انجیلی یا آسوندار با نام علمی *Parrotia persica* درختی است بسیار زیبا و برگریز از خانواده Hamamelidaceae که بومی شمال ایران و قفقاز میباشد. این درخت دارای چوب سختی است و ریشه و برگ های آن مصرف دارویی دارد. برگهای انجیلی بیشترین توجه را به خود جلب میکند. برگهای جوان بنفش مایل به قرمز هستند بعد از آن در تابستان به رنگ سبز تیره و در خشان تبدیل می شوند و سرانجام در پاییز برگهای در خشان به رنگهای مختلف زرد پررنگ نارنجی سوخته و پررنگ و قرمز روشن خالص آشکار می شود و این تنوع رنگ مناظر زیبایی را ایجاد می کند (ثابتی، ۱۳۸۷) و از این حیث این درخت برای ایجاد فضای سبز و همچنین جذب توریست در جنگلهای ایران مناسب است. کیفیت آب میتواند عامل تعیین کننده قابل کشت بودن محصول باشد، هم چنین روشهای آبیاری و لزوم تیمار آب نیز تحت تأثیر کیفیت آب قرار میگیرند. در بین عوامل اصلی تأثیرگذار بر کیفیت آب، درجه قلیائیت آبها، به دلیل اثر شدید آن بر روی pH خاک یا محلول محیط رشد از اهمیت بسیار بالایی برخوردار است (Handreck and Black, ۲۰۰۲). عوامل اصلی که باعث قلیائیت میشوند شامل بیکربنات (HCO_3^-) و کربناتها (CO_3^{2-}) هستند، در حالی که هیدروکسید، بورات، آمونیاک، بازهای آلی، فسفاتها و سیلیکاتها به عنوان عوامل فرعی پیشنهاد شدهاند. pH قلیایی منجر به تشکیل اشکال غیر محلول مواد غذایی، مخصوصاً آهن (Fe)، روی (Zn) و مس (Cu) میشود، که بهموجب آن از حالت قابل جذب برای گیاه خارج میشوند. پی آمد این امر به صورت زردی در برگهای جوان نمود خواهد کرد که ناشی از کاهش یافتن سنتز کلروفیل به خاطر کمبود آهن و روی است (Yang et al., ۲۰۰۹). هم چنین یونهای بیکربنات با جذب عناصر پر مصرف، به ویژه فسفر (P)، پتاسیم (K) و منیزیم (Mg) توسط گیاه تداخل ایجاد میکنند. به عنوان مثال در خاکهای قلیایی، فسفر به مقدار زیادی بواسطه تشکیل مجموعهای فلزی (از قبیل Mg-P, Ca-P) از دسترس گیاه خارج میشود (Nikolic and Kastori, ۲۰۰۰). Biénfait and Scheffers (۱۹۹۲) گزارش دادند که وجود یون پی کربنات باعث افزایش pH آپوپلاست برگ گردیده و منجر به تشییت یون آهن ($+Fe^{2+}$) به صورت یون هیدروکسید و فسفات آهن میگردد. آنها همچنین گزارش دادند که این پدیده پیش از عبور آهن از غشای سیتوپلاسمی صورت میگیرد. از آنجایی که یون کربنات درون گیاه تحت تأثیر کربنات سدیم موجود در محیط ریشه میباشد بنابراین ضروری است کربنات سدیم محیط ریشه خنثی گردیده و یا کاهش یابد تا میزان دریافت آهن توسط گیاه و کارایی آن افزایش یابد.

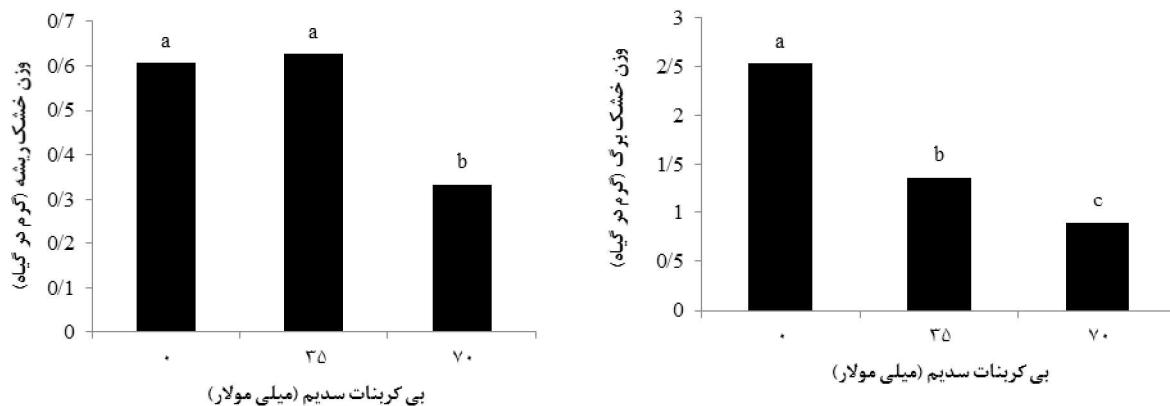
مواد و روش‌ها

این پژوهش بر روی گیاه انجیلی در گلخانه‌ی دانشکده کشاورزی دانشگاه ولی‌عصر(عج) رفسنجان انجام شد. گیاهان در گلخانه‌ای با ۱۳ ساعت نور طبیعی (C18) و ۸ ساعت تاریکی (C21) و رطوبت نسبی ۶۰ درصد رشد کردند. این گیاهان در بستر هیدرопونیک با محیط کشت پرلایت کشت شدند. محلول غذایی مورد استفاده برای تغذیه گیاهان حاوی ۵ میلیمولار $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$, 2KNO_3 , $1\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ ، 0.5NaCl و $0.1\text{K}_2\text{SO}_4$ میلیمولار KH_2PO_4 , 0.2Fe-EDDHA , $0.2\text{MnSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$, $0.1\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$, 0.05ZnCl_2 ، 0.05MnCl_2 ، $0.02\text{H}_3\text{BO}_3$ و $0.01\text{Na}_2\text{MoO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ بود. میکرومولار Fe-EDDHA از ۲۰ میکرومولار Fe بودند. از ۲۰ میکرومولار $\text{MnSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ، 0.05MnCl_2 و $0.02\text{H}_3\text{BO}_3$ بودند. از ۸ میکرومولار $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ، 0.01ZnCl_2 و $0.01\text{Na}_2\text{MoO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ بودند. بعد از اینکه گیاهان به مرحله ۴ برگی رسیدند از هر رقم ۴ عدد نهال به گلدانهای یونولیتی حاوی پرلایت انتقال یافتند. محلول گلدانها هر دو هفته یکبار

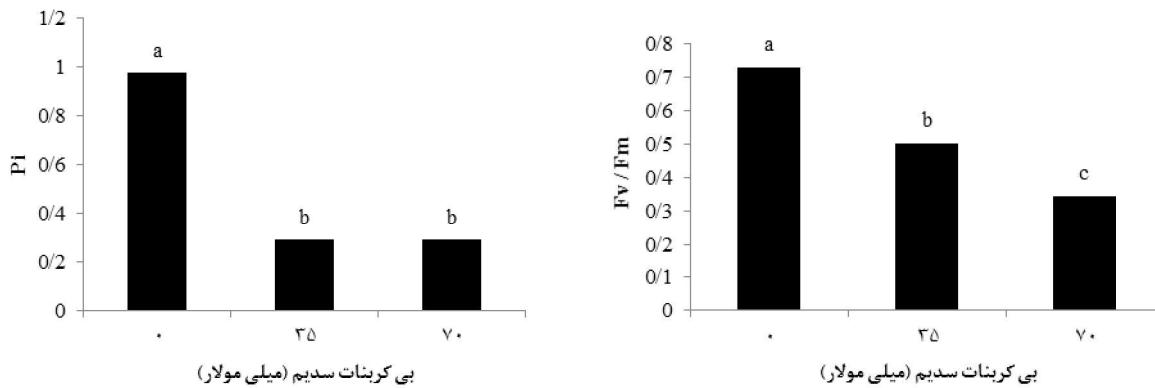
تعویض شدند. بعد از گذشت یک ماه تیمارهای بیکربنات شامل سه سطح مختلف (۰، ۳۵ و ۷۰ میلیمولار بیکربنات سدیم) اعمال گردید.

نتایج و بحث

نتایج تاثیر بیکربنات سدیم بر وزن خشک برگ و ریشه گیاه انگلی در شکل ۱ آورده شده است. طبق نتایج به دست آمده با افزایش غلظت بیکربنات سدیم به طور معنی داری وزن خشک برگ و ریشه کاهش یافت به طوری که وزن خشک برگ و ریشه در سطح تیمار ۷۰ میلیمولار نسبت به شاهد (۰ میلیمولار) به ترتیب ۲۱۲ و ۷۱ درصد کاهش نشان داد. به طور کلی اغلب اثرات قلیائیت بر رشد گیاه از طریق کاهش در قابلیت حل عناصر توسط افزایش pH که به علت یون بیکربنات است ایجاد میشود (Ahmad, ۲۰۱۰ and Sharma, ۲۰۱۰). نتایج تجزیه واریانس نشان داد که اثر بیکربنات سدیم بر فلورسانس کلروفیل و شاخص کارابی فتوسنتزی در سطح ۵ درصد معنیدار بود. بر اساس نتایج به دست آمده بیکربنات سدیم باعث کاهش معنیداری در فلورسانس کلروفیل و شاخص کارابی فتوسنتزی شد به طوری که کمترین مقدار در تیمار ۷۰ میلیمولار مشاهده گردید. هر چند که بین تیمار ۳۵ و ۷۰ میلی مولار در شاخص کارابی فتوسنتزی اختلاف معنیدار نبود. مشخص شده است که کلروفیلاست و رنگیزهای گیاهی موجود در آن تحت تنش قلیائیت قرار میگیرند. به طوری که فعالیت انزیم کلروفیلاز که باعث تجزیه کلروفیل میشود تحت تنش افزایش میابد (Deng et al., ۲۰۱۰). مقایسه میانگین داده ها مربوط به اثر بیکربنات سدیم در ارتباط با عناصر در جدول ۱ آورده شده است. نتایج نشان داد که با افزایش غلظت بیکربنات سدیم میزان فسفر برگ کاهش یافت هرچند که بین تیمار ۳۵ و ۷۰ اختلاف معنی دار نبود. در ارتباط با عنصر پتاسیم نیز اثر بیکربنات سدیم مشخص بود هرچند که این اثر تنها در سطح ۷۰ میلیمولار معنی دار بود. روند تغییرات میزان سدیم در برگ نشان داد که با افزایش سطوح بیکربنات سدیم غلظت این عنصر افزایش یافت به طوری که بیشترین مقدار در تیمار ۷۰ میلیمولار و کمترین در شاهد مشاهده شد. نتایج مشابهی در مورد آهن و منگنز نیز به دست آمد. افزایش غلظت بیکربنات سدیم (تنش قلیائیت) موجب بروز نارساییهای تغذیه ای در گیاه میشود و در نتیجه شرایط نامساعدی برای رشد و نمو گیاه ایجاد میگردد. این نارساییها ممکن است به دلیل اثرات منفی pH باشد تحت افزایش غلظت بیکربنات سدیم بر قابلیت جذب و انتقال عناصر غذایی در بخش های مختلف گیاه باشد و یا مربوط به وجود یون سدیم در رقابت با جذب عناصر در گیاه باشد. pH پهینه برای قابلیت حل عناصر ریز معدنی بین ۳/۶ - ۴/۵ است. در پژوهشی که انجام شد بیکربنات سدیم بر جذب عناصر پر مصرف و کم مصرف تاثیر گذار بود به طوری که غلظت عناصر به ویژه فسفر در برگ واریتهای مورد نظر کاهش داد. pH آپولاست برگ نیز یک فاکتور خیلی مهم در کنترل قابلیت در دسترس بودن عناصری از قبیل فسفر، آهن، منگنز، مس و روی در برگ است. بیکربنات نیز نقش مهمی در تعییر pH آپولاست برگ دارد (Yang et al., ۲۰۰۹).



شکل ۱ - اثر بیکربنات سدیم بر وزن خشک برگ و ریشه در دانه های انگلی. حروف متفاوت در بالای ستون ها نشانه اختلاف معنی دار تیمارها در سطح احتمال ۵ درصد است.



شکل ۲- اثر بیکربنات سدیم بر PI و Fv/Fm در دانهال انگلی. حروف متفاوت در بالای ستون ها نشانه اختلاف معنی دار تیمارها در سطح احتمال ۵ درصد است.

جدول ۱- اثر بیکربنات سدیم بر میزان عناصر در دانهال انگلی

تیمار بی کربنات سدیم (میلی مولار)	فسفر(P) درصد (%)	پتاسیم(K) سدیم (Na)	منگنز (Mn) روی (Zn)	آهن (Fe)	میلی گرم در کیلوگرم (mg/kg)
۰	a۴۲/۰	a۵۷/۰	b۴۲/۰	a۴/۹۶	a۹/۶۷
۳۵	a۵۷/۰	a۵۷/۰	a۷۵/۰	a۷/۳۱	b۱/۶۲
۷۰	b۱۷/۰	b۵۲/۰	a۸۲/۰	a۴/۳۳	c۹/۵۴

*حروف متفاوت در هر ستون و ردیف نشان دهنده اختلاف معنی دار بین میانگین ها در سطح احتمال ۵ درصد ازمنون دانکن می باشد.

منابع

- ثابتی، ح. ۱۳۸۷. درختان و درختچه های ایران. انتشارات دانشگاه یزد.
- Ahmad, P., Sharma, S., ۲۰۱۰. Physio-biochemical attributes in two cultivars of mulberry (*Morusalba L.*) under NaHCO₃ stress. Int. J. Plant Prod. ۴, ۱۷۳۵-۱۷۴۳.
- Bienfait, H.F., Scheffers, M.R., ۱۹۹۲. Some properties of ferric citrate relevant to the iron nutrition of plants. Plant Soil. ۱۴۳, ۱۴۱-۱۴۴.
- Deng, C. N., Zhang, G. X., Pan, X. L. & Zhao, K. Y. ۲۰۱۰. Chlorophyll fluorescence and gas exchange responses of maize seedlings to saline-alkaline stress. Bulgarian Journal of Agricultural Science, ۱۶(1), ۴۹-۵۸.
- Handreck, K., Black, N. ۲۰۰۲. Growing Media for Ornamental Plants and Turf. UNSW Press Sydney, Australia.
- Nikolic, M., Kastori, R. ۲۰۰۰. Effect of bicarbonate and Fe supply on Fe nutrition of grapevine. J. Plant Nutr. ۲۳, ۱۶۱۹-۱۶۲۷.
- Roosta, H.R., Schjoerring, J.K. ۲۰۰۷. Effects of ammonium toxicity on nitrogen metabolism and elemental profile of cucumber (*Cucumissativus L.*, cv. Styx) plants. J. Plant Nutr. ۳۰, ۱۹۳۳-۱۹۵۱.
- Yang, C.W., Xu, H.H., Wang, L.L., Liu, J., Shi, D.C., Wang, D.L., ۲۰۰۹. Comparative effects of salt-stress and alkali-stress on the growth, photosynthesis, solute accumulation, and ion balance of barley plants. Photosynthetica. ۴۷, ۷۹-۸۶.

Abstract

In order to investigate the effects of different concentrations of sodium bicarbonate on *Parrotia Persica* a greenhouse experiment was carried out in a completely randomized design consists of three levels of sodium



چهاردهمین کنگره علوم خاک ایران - شیمی حاصلخیزی و تغذیه گیاه

bicarbonate (0, 35 and 70 mM) with four replications. Seedlings transferred into the Yonolit pots containing perlite medium in four-leaf stage. In this study, the effects of different concentrations of sodium bicarbonate on dry weight of leaves and roots, Fv/Fm, PI and nutrient elements were examined. Results showed that the presence of bicarbonate will affect all the traits and the differences among the three levels of treatment were clearly visible. According to the results dry weight of leaves and roots, Fv/Fm, PI and nutrient elements elevated by increasing the concentration of sodium bicarbonate significantly, so that, the dry weight of leaves and roots decreased 212 and 71% in 70 mM bicarbonate compared to the control treatment (0 mM), respectively.