



## بررسی برهمکنش منابع نیتروژن و سطوح بی‌کربنات بر خصوصیات رشدی دو ژنوتیپ سیر (Allium sativum L.) در سیستم هیدرопونیک

مهدیه شجاعی<sup>۱\*</sup>، حمیدرضا روستا<sup>۲</sup>

<sup>۱</sup>دانشجوی کارشناسی ارشد گروه علوم باگبانی دانشکده کشاورزی دانشگاه ولی‌عصر (ع) رفسنجان،

<sup>۲</sup> استاد گروه علوم باگبانی دانشگاه ولی‌عصر (ع) رفسنجان

نویسنده مسئول: [m.shojaee712@gmail.com](mailto:m.shojaee712@gmail.com)

چکیده

این تحقیق به منظور ارزیابی اثرات متقابل منابع نیتروژن و سطوح بی‌کربنات بر خصوصیات رشدی دو ژنوتیپ سفید و بنفش سیر در گلخانه هیدرопونیک دانشکده کشاورزی، دانشگاه ولی‌عصر (ع) رفسنجان انجام شد. این آزمایش به صورت فاکتوریل و در قالب طرح کاملاً تصادفی با دو فاکتور تنش بی‌کربنات در سه سطح (۰ و ۱۰ و ۲۰ میلی‌مولار) و نیتروژن در سه سطح (سولفات آمونیوم، نیترات آمونیوم و نیترات کلسیم با غلظت پنج میلی‌مولار) با ۳ تکرار انجام شد. نتایج نشان داد که برهمکنش تیمار سولفات آمونیوم و غلظت ۱۰ میلی‌گرم بر کیلوگرم بی‌کربنات بیشترین وزن تر و خشک ریشه و وزن خشک اندام هوایی را در ژنوتیپ بنفش سیر و برهمکنش تیمار سولفات آمونیوم و غلظت ۲۰ میلی‌گرم بر کیلوگرم بی‌کربنات کمترین میزان وزن تر و خشک ریشه و وزن خشک اندام هوایی را در ژنوتیپ سفید دارا بودند. برهمکنش نیترات کلسیم و بی‌کربنات ۲۰ میلی‌گرم بر کیلوگرم دارای بیشترین قطر غده در ژنوتیپ سفید و بروهمکنش نیترات کلسیم و غلظت ۲۰ میلی‌گرم بر کیلوگرم بی‌کربنات، کمترین قطر سوخت را دارا بودند. بیشترین وزن تر سوخت در ژنوتیپ بنفش و در تیمار نیترات آمونیوم و در غیاب بی‌کربنات بدست آمد و کمترین مقدار آن در ژنوتیپ بنفش و حاصل از برهمکنش سولفات آمونیوم و غلظت ۲۰ میلی‌گرم بر کیلوگرم بی‌کربنات حاصل شد. نتایج نشان داد که بیشترین وزن خشک سوخت در ژنوتیپ بنفش در تیمار نیترات کلسیم و بدون بی‌کربنات مشاهده شد. هم‌چنین کمترین میزان آن در ژنوتیپ بنفش و تیمار سولفات آمونیوم و غلظت ۲۰ میلی‌گرم بر کیلوگرم بی‌کربنات بدست آمد. نتایج نشان داد که تیمار نیترات آمونیوم در غیاب بی‌کربنات بیشترین وزن سوخت را داشته و هم‌چنین کمترین وزن سوخت در تیمار نیترات کلسیم و بدون بی‌کربنات و ۱۰ میلی‌گرم بر کیلوگرم بی‌کربنات بود.

کلمات کلیدی: منابع نیتروژن، سطوح بی‌کربنات، ژنوتیپ سفید و بنفش سیر

### مقدمه

سیر زراعی (Allium sativum L.) یکی از مهم‌ترین گیاهان صنعتی- دارویی جنس Allium می‌باشد. بعد از پیاز (A. cepa L)، سیر پر مصرف‌ترین گیاه جنس Allium با تولید جهانی ۲۲ میلیون تن در سال می‌باشد که میزان تولید و مصرف آن روندی به شدت افزایشی داشته است. در حال حاضر کشت و تولید سیر با تنوع بسیار زیاد از نظر شکل هندسی، رنگ، میزان ماده مؤثره، تحمل به سرما و بسیاری صفات مورفو‌لئوپدیکی دیگر از شرق آسیا تا آمریکای جنوبی گسترش یافته است هرچند عمده‌ترین کشورهای تولیدکننده سیر در دنیا به ترتیب چین، هند، کره جنوبی، مصر و روسیه هستند (FAO STATS, 2012). بر اساس گزارش‌های FAO آسیا با تولید بیش از ۸۸ درصد از سیر جهان در



این زمینه، پیشتر از می باشد و ایران نیز به عنوان یکی از قطب های تولید سیر در غرب آسیا با سطح زیر کشت ۷۲۰۰ هکتار و تولید ۶۶۰۰۰ تن در سال، ۳۷ درصد از تولیدات این منطقه را پوشش می دهد (FAO STATS, 2012). نیتروژن یکی از عناصر ضروری برای رشد گیاهان بوده و برای بیوسنتز اسیدهای آمینه ضروری می باشد. (Arefi et al., 2012) با بررسی اثر سطوح مختلف نیتروژن بر عملکرد موسیر اظهار داشتند که با افزایش نیتروژن فتوسنتز برگ و در نتیجه عملکرد به طور قابل توجهی بهبود یافته است. نیتروژن باعث توسعه بیشتر سیستم ریشه می شود و در نتیجه افزایش وزن سوخت را به دنبال خواهد داشت که می تواند در بهبود عملکرد مؤثر باشد.

آب می تواند عامل تعیین کننده قابل کشت بودن محصول باشد؛ همچنین روش های آبیاری و انجام تیمارهایی که با آب در ارتباط می باشند نیز تحت تأثیر کیفیت آب قرار می گیرند. در بین عوامل اصلی تأثیرگذار بر کیفیت آب، درجه قلیائیت آب، به دلیل اثر شدید آن بر pH خاک یا محلول محیط رشد از اهمیت بسیار بالایی برخوردار است (Handreck and Black, 2002). عوامل اصلی که باعث قلیائیت می شوند شامل بی کربنات ( $\text{HCO}_3^-$ ) و کربنات ها ( $\text{CO}_3^{2-}$ ) هستند، در حالی که هیدروکسید، بورات، آمونیاک، بازهای آلی، فسفات ها و سیلیکات ها به عنوان عوامل فرعی پیشنهاد شده اند. گیاهان به غلظت های بالای بی کربنات از طریق کاهش رشد شاخساره و اکتشاف نشان می دهند و این ممانعت در رشد شاخساره در برگ های تحریک شده به وسیله بی کربنات در برگ ها مربوط می شود. در آزمایشی که توسط (Kasuri et al., 2002) صورت گرفت، افزایش غلظت بی کربنات باعث کاهش پارامترهای رشد گیاه انگور وزن ساقه، سطح برگ، تعداد برگ و میزان زیست توده شد. همچنین دیده شده است که قطر ریشه و تولید ریشه های جانبی در گیاهان چند دقیقه بعد از گذشت ۳ روز از شروع کمبود آهن و تیمار بی کربنات افزایش یافته است (Campbell and Nishio, 2000).

دیگر پژوهشگران شواهدی ارائه دادند که پیشنهاد می کنند اثر بی کربنات به دلیل یک فاکتور توقیف کننده قابل انتقال از ریشه نیست این به وسیله یک سیستم ریشه دو بخشی آزمایش شده بود. در خیار، ریشه اصلی بریده شد و ریشه های جانبی را که رشدشان افزایش یافته بود به دو بخش تقسیم کردند. یک بخش تحت تیمار بی کربنات قرار گرفت و بخش دیگر را به عنوان شاهد در نظر گرفتند. با وجود این که بخشی از ریشه ها در محلول با غلظت ۱۰ میلی مولار بی کربنات سدیم قرار داشت، بخش دیگر که در محلول بدون بی کربنات بودند ظرفیت بالایی در جهت احیا کردن  $\text{Fe}^{2+}$  نشان داد. با این حال ظرفیت احیا کنندگی  $\text{Fe}^{2+}$  در ریشه های نگهداری شده در غلظت ۱۰ میلی مولار بی کربنات سدیم کاهش یافته بود (Romera et al., 1992).

## مواد و روش ها

ابتدا سوخت ها (رقم همدان) از موسسه ملی ذخایر ژنتیکی و زیستی ایران تهیه و توده محلی شهداد نیز جمع آوری شد و در مرحله بعد سوخت ها جهت از بین بردن آلودگی سطحی توسط سفید کننده تجاری (هیپوکلرید سدیم) ۵ درصد ضد عفونی شده و ۳ بار با آب مقطر شستشو داده شد و به محیط کشت هیدروپونیک با استر پرلیت (۰٪/۳۰٪) و کوکوپیت (۷۰٪/۰٪) در گلخانه دانشکده کشاورزی دانشگاه ولی عصر (عج) رفسنجان انتقال داده شدند. از هر واریته ۵ عدد سیر در گلدان های ۵ لیتری کشت شد. بعد از گذشت یک ماه تیمارهای بی کربنات شامل سه سطح مختلف (صفر، ۱۰ و ۲۰ میلی مولار بی کربنات سدیم) و نیتروژن در سه سطح نیترات آمونیوم، سولفات آمونیوم و نیترات کلسیم با غلظت ۵ میلی مولار به مدت دو ماه اعمال شد. بعد از اعمال تنش برخی صفات رشدی گیاه (شامل وزن تر و خشک ریشه، وزن تر و خشک اندام هوایی، طول و عرض برگ، وزن تر سوخت، وزن خشک سوخت، قطر سوخت و قطر سوخت) اندازه گیری شد. وزن تر و خشک ریشه، وزن تر و خشک اندام هوایی، طول و عرض برگ، وزن تر سوخت، وزن خشک سوخت با ترازوی با دقت ۰/۰۰۱ گرم اندازه گیری شد، طول و عرض برگ با خط کش و قطر سوخت و قطر سوخت با کولیس



اندازه‌گیری شد. محلول غذایی که به کار رفت محلول غذایی هوگلند بود. این آزمایش به صورت فاکتوریل و در قالب طرح کاملاً تصادفی با دو فاکتور تنش بی‌کربنات در سه سطح (۰ و ۱۰ و ۲۰ میلی‌مولا) و نیتروژن در سه سطح (سولفات آمونیوم، نیترات آمونیوم و نیترات کلسیم) با غلظت پنج میلی‌مولا با ۳ تکرار انجام شد. تجزیه آماری داده‌ها با استفاده از نرم‌افزار SAS و Minitab انجام گرفت. ترسیم نمودارها توسط نرم‌افزار Excel انجام شد.

## نتایج و بحث

نتایج نشان داد که برهمکنش تیمار سولفات آمونیوم و بی‌کربنات ۱۰ میلی‌مولا بیشترین وزن تر و خشک ریشه و وزن خشک اندام هوایی را در ژنوتیپ بنفش سیر و برهمکنش تیمار سولفات آمونیوم و بی‌کربنات ۲۰ میلی‌مولا کمترین میزان وزن تر و خشک ریشه و وزن خشک اندام هوایی را در ژنوتیپ سفید دارا بودند. معلوم شد که برهمکنش نیترات کلسیم و بی‌کربنات ۲۰ میلی‌مولا دارای بیشترین وزن سوخت در ژنوتیپ سفید و برهمکنش نیترات کلسیم و بی‌کربنات ۲۰ میلی‌مولا، کمترین قطر سوخت را دارا بود. بیشترین وزن تر سوخت در ژنوتیپ بنفش و از برهمکنش نیترات آمونیوم و بی‌کربنات شاهد بدست آمد و کمترین مقدار آن در ژنوتیپ بنفش و حاصل از برهمکنش سولفات آمونیوم و بی‌کربنات ۲۰ میلی‌مولا حاصل شد. نتایج نشان داد که بیشترین وزن خشک سوخت در ژنوتیپ بنفش و حاصل از برهمکنش بی‌کربنات شاهد و نیترات کلسیم بود و همچنین کمترین میزان آن در ژنوتیپ بنفش و حاصل از برهمکنش سولفات آمونیوم و بی‌کربنات شاهد بیشترین وزن سوخت و همچنین کمترین وزن سوخت حاصل از برهمکنش نیترات کلسیم و بی‌کربنات شاهد و ۱۰ میلی‌مولا بود.

در تحقیقی (Bagheri and Roosta, 2012) که به بررسی اثر غلظت‌های مختلف بی‌کربنات سدیم (تنش قلیائیت) بر برخی از واریته‌های کلم در سیستم هیدرопونیک پرداختند، نتایج نشان داد که وزن خشک برگ و ریشه با افزایش غلظت بی‌کربنات سدیم به‌طور معنی‌داری کاهش یافت. در آزمایشی که توسط (Roosta et al., 2010) بر روی کاهو انجام شد مشاهده شد در گیاهان شاهد نسبت به گیاهان تیمار شده با بی‌کربنات غلظت مواد غذایی در شاسخاره بیشتر بود، اما تیمار بی‌کربنات و قلیائیت باعث تجمع مواد غذایی در ریشه‌ها شد و از رشد شاسخاره تحت تأثیر بی‌کربنات شدیداً کاسته شد. اضافه کردن بی‌کربنات سدیم باعث کاهش سطح برگ، تعداد برگ، وزن خشک اندام هوایی، طول و عرض برگ و همچنین سرعت فتوسنتر و هدایت روزنه‌ای در کاهو شد (Zhilong et al., 2003). (Zeinali and Moradi, 2003) به بررسی اثر سولفات آمونیوم بر روی صفات کمی و کیفی سیر (Allium sativum L.) پرداختند. نتایج نشان داد که تیمار سولفات آمونیوم بر روی ارتفاع بوته، تعداد سیرچه، وزن تک سیرچه، وزن سوخت، عملکرد سوخت، درصد ماده خشک و درصد اسانس در سطح احتمال یک درصد تأثیر معنی‌دار داشت. (Sardi & Timar, 2005) گزارش کردند که افزایش کاربرد نیتروژن باعث بالا رفتن غلظت نیتروژن در سوخت گیاه سیر شد. در تحقیقی دیگر، افزایش کاربرد کود نیتروژن باعث بالا رفتن غلظت نیتروژن سوخت سیر شد (Sharma et al., 2006). (Ershadi et al., 2009) به بررسی سازگاری ژنوتیپ‌های سیر به تنش قلیائی پرداختند. نتایج نشان داد که در بین تمام ژنوتیپ‌ها، local Red (قرمز محلی) بالاترین وزن خشک را با ۸/۲ میلی‌گرم در  $pH=9/56$  نشان داد. به‌طور کلی تحت تنش قلیائی عملکرد سیر درصد در  $pH=9/22$  و ۷۱ درصد در  $pH=9/56$  کاهش یافت. عملکرد بهتر ژنوتیپ قرمز محلی به دلیل نگهداری بالاتر پ TASIM در بخش‌های گیاه تحت تنش قلیائی بود.

جدول ۱- مقایسه میانگین‌های مربوط به فاکتورهای رویشی در پاسخ به برهمکنش منابع نیتروژن و سطوح بی‌کربنات در دو رنوتیپ سفید و بنفش سیر

مقایسه میانگین						
منابع تغییرات	وزن تر ریشه (گرم)	وزن خشک اندام هوایی (گرم)	وزن تر اندام هوایی (گرم)	وزن خشک ریشه (گرم)	وزن تر ریشه (گرم به ازای هر گیاه)	متغیر
زنوتیپ سفید	۴/۱۷cd	۰/۹۲b-f	۶/۰۷d	۰/۱۶de	۲/۰۲g	شاهد (آب مقطر)
زنوتیپ سفید	۲/۴۹gh	۰/۶۴f	۶/۶۲d	۰/۱۵de	۲/۰۷g	بی‌کربنات ۱۰ نیترات میلی‌مولار کلسیم
زنوتیپ سفید	۲/۵۱gh	۰/۷۴ef	۴/۴۰f	۰/۱۱de	۱/۰۰i	بی‌کربنات ۲۰ میلی‌مولار
زنوتیپ بنفش	۳/۸۷de	۰/۷۸def	۴/۱۱f	۰/۱۵de	۱/۴۲h	شاهد (آب مقطر)
زنوتیپ بنفش	۱/۶۷hij	۱/۶۵a	۷/۹۶c	۰/۲۲de	۲/۰۶g	بی‌کربنات ۱۰ نیترات میلی‌مولار آمونیوم
زنوتیپ بنفش	۲/۹۸fg	۱/۲۷a-d	۴/۴۷f	۰/۱۴de	۱/۴۹h	بی‌کربنات ۲۰ میلی‌مولار
زنوتیپ سفید	۲/۳۸ghi	۰/۸۹c-f	۸/۱۳c	۰/۴۶b	۱/۴۷h	شاهد (آب مقطر)
زنوتیپ سفید	۱/۵۱ij	۰/۸۳efd	۵/۹۲de	۰/۱۹de	۱/۳۴h	بی‌کربنات ۱۰ سولفات میلی‌مولار آمونیوم
زنوتیپ سفید	۲/۷۷fg	۰/۷۰f	۴/۷۳ef	۰/۰۷e	۰/۸۰i	بی‌کربنات ۲۰ میلی‌مولار
زنوتیپ بنفش	۵/۹۳b	۱/۶۴a	۳/۷۰f	۰/۵۰b	۴/۷۹b	شاهد (آب مقطر)
زنوتیپ بنفش	۲/۲۷ghi	۱/۳۵abc	۸/۹۶bc	۰/۴۹b	۴/۳۴c	بی‌کربنات ۱۰ نیترات میلی‌مولار کلسیم
زنوتیپ بنفش	۳/۴۳efd	۱/۵۸a	۳/۹۰f	۰/۰۵a	۳/۴۶e	بی‌کربنات ۲۰ میلی‌مولار
زنوتیپ بنفش	۷/۰۰a	۱/۲۲a-e	۱۰/۲۶a	۰/۳۹bc	۳/۷۹d	شاهد (آب مقطر)
زنوتیپ بنفش	۳/۰۰efg	۱/۳۹ab	۸/۲۸bc	۰/۲۶dc	۲/۷۸f	بی‌کربنات ۱۰ نیترات میلی‌مولار آمونیوم
زنوتیپ بنفش	۴/۹۳c	۰/۸۲def	۵/۸۵de	۰/۴۷b	۲/۱۵g	بی‌کربنات ۲۰ میلی‌مولار
زنوتیپ سفید	۳/۸۶de	۰/۴۳f	۱/۵۶g	۰/۰۵e	۳/۲۶e	شاهد (آب مقطر)
زنوتیپ سفید	۲/۶۱fg	۱/۴۸a	۹/۴۰ab	۰/۶۷a	۵/۹۱a	بی‌کربنات ۱۰ سولفات میلی‌مولار آمونیوم
زنوتیپ سفید	۱/۱۶j	۰/۷۰f	۴/۲۵f	۰/۱۱de	۳/۹۷d	بی‌کربنات ۲۰ میلی‌مولار

حروف یکسان نشان دهنده تفاوت غیر معنی‌دار در سطح احتمال ۵ درصد آزمون دانکن می‌باشد.

ادامه جدول ۲- مقایسه میانگین های مربوط به فاکتورهای رویشی در پاسخ به برهمکنش منابع نیتروژن و سطوح بی کربنات در دو رنوتیپ سفید و بنفس سیر

مقایسات میانگین						منابع تغییرات
عرض برج (سانتی متر)	طول برج (سانتی متر)	وزن سوخت (گرم)	قطر سوخت (میلی متر)	قطر سوخت (میلی متر)		
۰/۶۳ef	۲۷/۰۰ef	۰/۰۰f	۰/۰۰f	۱۱/۳۳bc	شاهد (آب مقطر)	
۰/۵۶f	۲۱/۸۳f	۰/۰۰f	۰/۰۰f	۹/۵۰bcd	بی کربنات ۱۰ میلی مولار	نیترات کلسیم
۰/۴۳f	۲۲/۳۴f	۱/۵۰c	۲۹/۳۷a	۱۸/۸۱a	بی کربنات ۲۰ میلی مولار	
۰/۷۳def	۳۱/۶۶de	۳/۳۱a	۷/۸۵ef	۱۰/۶۴bcd	شاهد (آب مقطر)	
۰/۶۳ef	۲۶/۰۰ef	۱/۲۹cd	۷/۴۶ef	۷/۹۰bcd	بی کربنات ۱۰ میلی مولار	نیترات آمونیوم
۰/۵۶f	۲۲/۳۴f	۰/۰۰f	۲۰/۱۳b	۱۱/۹۴b	بی کربنات ۲۰ میلی مولار	سفید
۰/۹۳b-e	۳۵/۶۶cd	۱/۳۰cd	۱۱/۷۰cde	۹/۳۹bcd	شاهد (آب مقطر)	
۰/۷۳def	۲۶/۶۶ef	۰/۰۰f	۰/۰۰f	۶/۱۵cd	بی کربنات ۱۰ میلی مولار	سولفات
۰/۵۰f	۲۲/۶۶f	۰/۰۰f	۰/۰۰f	۱۰/۷۰bcd	بی کربنات ۲۰ میلی مولار	آمونیوم
۱/۲۶a	۳۸/۳۲bcd	۲/۱۰b	۲۸/۴۷a	۱۱/۴۲bc	شاهد (آب مقطر)	
۱/۲۳ab	۴۸/۰۰a	۰/۰۰f	۰/۰۰f	۷/۹۵bcd	بی کربنات ۱۰ میلی مولار	نیترات کلسیم
۰/۹۳b-e	۳۳/۰۰de	۱/۹۵b	۲۰/۲۷b	۵/۶۲d	بی کربنات ۲۰ میلی مولار	
۱/۲۰abc	۴۵/۶۶a	۰/۹۴e	۹/۱۱de	۷/۵۰bcd	شاهد (آب مقطر)	
۱/۱۳abc	۴۶/۳۳a	۰/۰۰f	۰/۰۰f	۷/۱۰bcd	بی کربنات ۱۰ میلی مولار	نیترات آمونیوم
۰/۹۰cde	۲۵/۰۰d	۱/۱۰e	۱۹/۹۲b	۶/۰۲cd	بی کربنات ۲۰ میلی مولار	بنفس
۱/۰۶abc	۴۲/۳۳abc	۰/۸۸e	۱۵/۵۷bcd	۶/۲۵cd	شاهد (آب مقطر)	
۱/۰۰a-d	۴۳/۳۳ab	۰/۹۸e	۱۸/۲۳bc	۹/۲۱bcd	بی کربنات ۱۰ میلی مولار	سولفات
۰/۹۰cde	۳۱/۳۳de	۰/۰۰f	۰/۰۰f	۶/۲۷cd	بی کربنات ۲۰ میلی مولار	آمونیوم

حروف یکسان نشان دهنده تفاوت غیر معنی دار در سطح احتمال ۵ درصد آزمون دانکن می باشد.



## منابع

- Bagheri, V, and., Roosta, H. R.** 2013. Evolution of The effect of different concentrations of sodium bicarbonate (alkalinity stress) on some cabbage varieties in hydroponics systems. Journal of Environmental Stresses in Crop Sciences. 5(1): 67-80.
- Campbell, S. A., Nishio, J. N., 2000.** Iron deficiency studies of sugar beet using an improved sodium bicarbonate-buffered hydroponic growth system. Journal of Plant Nutrition. 23, 741-757
- Ershadi, A., Noori, M., Dashti, F., and Bayat, F.** 2009. Effect of different nitrogen fertilizer on yield, pungency and nitrate accumulation in garlic (*Allium sativum* L). International Symposium on Medicinal and Aromatic Plants– SIPAM 2009.
- Fao 2012.**www .Faosatate.com
- Handreck, K., Black, N., 2002.** Growing Media for Ornamental Plants and Turf. UNSW Press, developments. Agric and Water Management, 80: 132–146.
- Manzari Tavakkoli, M., Roosta H. R. and Hamidpour, M.** 2013. Identification of the suitable growth media for alleviating the adverse effect of sodium bicarbonate on gerbera in soilless culture system. J. Sci. & Technol. Greenhouse Culture, 5(17),39-52.
- Romera, F. J., Alcantara, E., De la Guardia, M. D., 1992.** Effects of bicarbonate, phosphate and high pH on the reducing capacity of Fe-deficient sunflower and cucumber plants. Journal of Plant Nutrition, 15: 1519-1530.
- Roosta, H. R. 2010.** Interaction between water alkalinity and nutrient solution pH on the vegetative growth, chlorophyll fluorescence and leaf Mg, Fe, Mn and Zn concentrations in lettuce. Journal of Plant Nutrition, 34: 717-731.
- Sardi, K., and Tima'r, E. 2005.** Responses of garlic (*Allium sativum* L.) to varying fertilization levels and nutrient ratios. Soil Science and Plant Analysis 36: 673–679.
- Sharma, P. C., Mishra, B., Singh, R. K., Naryan, S. 2006.** Adaptability of garlic (*Allium sativum* L) genotypes to alkali stress, Indian Journal of Agricultural Sciences 76(2):71-76 .
- Zainali, A., Moradi, C. 2015.** Evolution of ammonium sulfate on quantitative and qualitative characteristics of garlic (*Allium sativum* L.). The second congress of agriculture and sustainable natural resources. 120-128.
- Zhilong, B., Tadashi, I. and Yutaka, S. 2003.** Effects of sodium sulfate and sodium bicarbonate on the growth, gas exchange and mineral composition of lettuce. Scientia Horticulturae, 99: 215-224.



## Evaluation of Interaction of Nitrogen Sources and Levels of Bicarbonate on Growth Characteristics of Two Genotype Garlic (*Allium sativum L.*) in Hydroponic System

Mahdiyeh shoojaee<sup>1</sup>, Hamidreza roosta<sup>2</sup>

<sup>1</sup> Graduate student Department of Horticulture, University of Vali-e-Asr,

<sup>2</sup> Professor of Horticulture University, Vali-e- Asr

\*Corresponding Author: [m.shojaee712@gmail.com](mailto:m.shojaee712@gmail.com)

### Abstract

This study was carried out to evaluate the interaction between nitrogen sources and the levels of bicarbonate on the growth characteristics of two varieties of white and purple garlic in hydroponic greenhouse of Agriculture faculty of Vali-e-Asr University of Rafsanjan. This experimental carried out on the base of factorial experiment in a completely randomized design with two factors of bicarbonate levels (0, 10 and 20 mM) and nitrogen sources (ammonium sulfate, ammonium nitrate and calcium nitrate at a concentration of five mM) with 3 replications. The results showed that the interaction of ammonium sulfate and bicarbonate 10 mg/kg concentrations had the highest root dry weight and shoot dry weight in genotype purple garlic and the interaction of ammonium sulfate and bicarbonate 20 mg/kg concentration, had the lowest of root dry weight and shoot dry weight in white genotypes. the interaction of calcium nitrate and bicarbonate 20 mg/kg have the highest bulb diameter in white genotype and the interaction of calcium nitrate and bicarbonate 20 mg/kg, had the lowest bulb diameter. the highest of wet weight of clove in the purple genotype and treated with ammonium nitrate and and in the absence of bicarbonate achieved and the lowest in purple genotype and it was resulted in the interaction of sulfate ammonium and bicarbonate 20 mg/kg concentrations. Results showed that the highest of clove dry weight was in purple genotype and it was due in the an interaction of control bicarbonate and control calcium nitrate and the lowest of clove dry weight was the result of interaction between ammonium sulfate and 20 mg/kg bicarbonate concentration. The results showed that treatment with ammonium nitrate and in the absence of bicarbonate had the highest of clove weight and the lowest of clove weight in the treatment of calcium nitrate and control and bicarbonate 10 mg/kg concentrations.

**Key words:** nitrogen sources, genotype of white and purple garlic, levels of bicarbonat

IrHC 2017  
Tehran - Iran