

تأثیر باکتری‌های بومی شورپسند، قلیا‌پسند و شورقلیا‌پسند ریزوسفری بادام (*Prunus amygdalus L.*) بر فراهمی عناصر غذایی در خاک‌های شور و سدیمی

مه‌رنوش اسکندری تربقان*^۱، غلامحسین خلیلی‌طرقبه^۲، عبدالحمید شرافتی^۳ و مسعود اسکندری تربقان^۴

تاریخ پذیرش: ۱۴۰۲/۰۵/۰۲

تاریخ دریافت: ۱۴۰۱/۱۰/۰۷

چکیده

ریزجانداران مفید خاک با ایجاد روابط همزیستی با گیاه، موجب حفاظت گیاه از تنش؛ و با تبدیل و نگهداری عناصر در خاک، گیاه را تغذیه می‌کنند. این پژوهش در دو بخش (۱) جداسازی و خالص‌سازی ۵۵ جدایه شور، قلیا و شورقلیا‌پسند از ریزوسفر بادامستان‌های (*Prunus amygdalus L.*) استان خراسان رضوی و سپس بررسی برخی ویژگی‌های افزایش‌دهنده رشد گیاهی جدایه‌ها در شرایط آزمایشگاهی برای انتخاب جدایه‌های برتر؛ (۲) تست شش جدایه برتر در مجاورت پایه بادام GN15 برای ارزیابی تأثیر آنها بر فراهمی عناصر فسفر، پتاسیم، آهن، روی و یون‌های کلر و سدیم در چهار خاک شور-سدیمی (شوری ۲، ۴، ۸ و ۱۶ دسی‌زیمنس برمتر، و SAR به ترتیب ۹/۶۹، ۱۴/۹۹، ۱۴/۲۱ و ۱۹/۷۲) اجرا شد. نتایج نشان داد میانگین تولید ویژگی‌های افزایش‌دهنده رشد گیاه برای جدایه‌های قلیا‌پسند، شورقلیا‌پسند و شورپسند به ترتیب برای تولید ایندول تری‌استیک‌اسید (۲۱۳/۹۳، ۷۷/۱۳ و ۱۵/۹۸ میلی‌گرم برلیتر)، حل‌کنندگی فسفات‌های معدنی (۱۲۷/۵۵، ۷۳/۹۹ و ۴۰/۱۹ میلی‌گرم برلیتر) و تولید اگزوپلی‌ساکاریدها (۵۷۸/۱۱، ۲۸۴/۵۴ و ۳۵/۹۰ میلی‌گرم برلیتر) بود. بکارگیری باکتری‌ها موجب ثبات pH در محدوده ۷ تا ۷/۵ و کاهش چشمگیر هدایت الکتریکی خاک در شوری‌های بالا (۸ و ۱۶ دسی‌زیمنس برمتر) و افزایش اگزوپلی‌ساکاریدها شد. بیش‌ترین غلظت آنیون‌های فسفر و کلر خاک در تیمار قلیا‌پسندها مشاهده گردید؛ بیش‌ترین غلظت پتاسیم، آهن، روی و سدیم خاک تحت تأثیر باکتری‌های شورپسند بود. بیش‌ترین نسبت پتاسیم به سدیم در خاک به ترتیب در تیمار باکتری‌های شورپسندها (۱۵/۳)، قلیا‌پسندها (۱۱/۸) و شورقلیا‌پسندها (۹/۴) بدست آمد. انواع باکتری‌های بومی شوروقلیا در شوری بیش از ۸ دسی‌زیمنس برمتر و SAR بالاتر از ۱۵ کارایی بیش‌تری در تبدیل و نگهداری عناصر نشان دادند.

واژه‌های کلیدی: انحلال فسفات نامحلول، بادام درختی، خاک شور-سدیمی، ریزمغذی‌ها، کلر

اسکندری تربقان م.، خلیلی‌طرقبه غ.، شرافتی ع.، اسکندری تربقان م. ۱۴۰۲. تأثیر باکتری‌های بومی شورپسند، قلیا‌پسند و شورقلیا‌پسند ریزوسفری بادام (*Prunus amygdalus L.*) بر فراهمی عناصر غذایی در خاک‌های شور و سدیمی. تحقیقات کاربردی خاک. جلد ۱۲ شماره ۱. صفحه:

۵۵-۳۸

۱- محقق، بخش تحقیقات خاک و آب، مرکز تحقیقات و آموزش کشاورزی و منابع طبیعی خراسان رضوی، سازمان تحقیقات، آموزش و ترویج کشاورزی، مشهد، ایران (مکاتبه‌کننده)

۲- دانش‌آموخته کارشناسی ارشد، گروه علوم باغبانی، دانشگاه فردوسی مشهد

۳- مربی پژوهش، بخش تحقیقات علوم زراعی - باغی، مرکز تحقیقات و آموزش کشاورزی و منابع طبیعی خراسان رضوی، سازمان تحقیقات، آموزش و ترویج کشاورزی، مشهد، ایران

۴- مربی پژوهش، بخش تحقیقات علوم زراعی - باغی، مرکز تحقیقات و آموزش کشاورزی و منابع طبیعی خراسان رضوی، سازمان تحقیقات، آموزش و ترویج کشاورزی، مشهد، ایران

* پست الکترونیک: mehrnoosh.eskandary@gmail.com

مقدمه

شوری و قلیائیت خاک یکی از عوامل محدودکننده تولید محصولات کشاورزی در جهان است. یافتن روشی مناسب و اقتصادی در مدیریت تنش شوری چالش بزرگ پژوهشگران می‌باشد (Eskandari Torbaghan, 2017). بهره‌برداری از پتانسیل بیولوژیک خاک‌ها که می‌تواند حلالیت و تحرک عناصر را برای تغذیه مطلوب گیاهان فراهم نماید (Ebrahimi Karim Abad et al., 2016) و نیز استفاده از باکتری‌های محرک رشد یکی از راهکارهای مهم تعدیل اثرات شوری محسوب می‌شود (Khodadadi et al., 2019).

در این میان، نتایج مطالعات مختلف نشان داده که ریزجانداران شور و قلیا پسند بومی خاک می‌توانند در افزایش تحمل گیاهان در برابر تنش شوری و قلیائیت مؤثر باشند (Khavazi et al., 2013). این ریزجانداران در محیط‌های شور و قلیایی به شرایط شوری و pH بالا سازگار شده و برای رشد مطلوب به مقدار مشخصی نمک همانند کلرید سدیم و کربنات سدیم نیاز دارند (Venkateswarlu & Shanker, 2009). وجود باکتری‌های شور و قلیا پسند در خاک‌های شور و قلیا از طریق بهبود ساختمان خاک، حفظ چرخه عناصر غذایی، تجزیه مواد آلی، و بهبود حاصلخیزی خاک، شرایط خاک را بهبود می‌بخشند (Safdarian et al., 2017). افزون بر این، اصلاح زیستی خاک با استفاده از ریزجانداران متحمل به شوری و قلیائیت برای اصلاح خاک‌های شور و قلیا در مقیاس وسیع به کار گرفته شده است (Mehrshad et al., 2012). در سال‌های اخیر، مطالعه تنوع میکروبی در محیط‌هایی با نمک و pH زیاد در ایران (دریاچه‌های ارومیه، مهارلو و بختگان، آران و بیدگل و دریاچه حوض سلطان) و بسیاری از مناطق دیگر مورد توجه قرار گرفته است (Mehrshad et al., 2012; Khodabakhsh et al., 2011). در عین حال از دیدگاه علم کشاورزی و جنبه علم خاک، گستره این نوع مطالعات در محیط‌های خاکی به‌ویژه در ایران، اندک است.

دو باکتری شورپسند *Azospirillum halopraeferens*¹ و *Azospirillum brasilense*²، با ترشح گلیاسین بتائین رشد گیاه و تثبیت نیتروژن را در شرایط تنش شوری تحریک نمودند (Hartman, 1988). این باکتری‌ها از طریق تثبیت نیتروژن و تولید هورمون‌هایی مانند اکسین می‌توانند تحمل گیاهان به شرایط شور را بهبود دهند. در مطالعه دیگری جذب پتاسیم و فسفر با مایه‌زنی باکتری *آکروموباکتر پیچوئیدی*³ در خاک با شوری ۱۵/۷ دسی-زیمنس برمتر در گوجه‌فرنگی افزایش یافت. این باکتری در حضور نمک، کارایی مصرف آب (WUE) را افزایش داد (Mayak et al., 2004). ساریچ و همکاران (Sarige et al., 1988) گزارش کردند که بوته‌های سورگوم مایه‌زنی شده با *آزوسپیریلیوم*⁴، رطوبت بیش‌تری را از خاک جذب کردند و کاربرد این باکتری سبب شد که آب از لایه‌های عمیق‌تر نیمرخ خاک استخراج شود. قادری و همکاران (Ghaderi et al., 2008) با بررسی اثر حل‌کنندگی فسفات در سه باکتری *سودوموناس پوتیدا*⁵، *سودوموناس فلورسنس چائو*⁶ و *تبریز سودوموناس فلورسنس*⁷ مقادیر آزاد شده فسفر را از هیدروکسید آهن (III) ۲۹، ۵۱ و ۶۲ درصد گزارش کردند؛ و بیش‌ترین غلظت فسفر آزاد شده ۱۴/۸ میکروگرم بر میلی‌لیتر بود. این در حالی است که *سودوموناس استریتا*⁸ و *باسیلیوس پلی‌میکسا*⁹ به ترتیب ۱۵۶ و ۱۱۶ میکروگرم بر میلی‌لیتر فسفر را آزاد می‌کنند (Rodriguez and Fraga, 1999). باکتری *سودوموناس فلورسنس*¹⁰ از منابع تری‌کلسیم فسفات، فسفات آلومینیم و فسفات آهن به ترتیب مقادیر ۱۰۰، ۹۲ و ۵۱ میکروگرم بر میلی‌لیتر فسفر آزاد کرد (Khan et al., 2009). اخیراً انحلال فسفات به میزان ۱۲۰ و ۱۵۰ میکروگرم بر میلی‌لیتر برای دو باکتری *سودوموناس آگلومرانس*¹¹ P5 و *سودوموناس پوتیدا* P13 نیز گزارش شده است (Malboobi et al., 2009). در دهه‌های اخیر اگزوپلی‌ساکاریدهای میکروبی جایگزین پلی‌ساکاریدهای گیاهی شده‌اند. اگزوپلی‌ساکاریدها در هنگام رشد باکتری‌ها به وسیله باکتری‌های مختلف مانند باکتری‌های

7 *Tabriz pseudomonas fluorescens*8 *Pseudomonas striata*9 *Bacillus polymyxa*10 *Pseudomonas fluorescens*11 *Pseudomonas agglomerans*1 *Azospirillum halopraeferens*2 *Azospirillum brasilense*3 *Achromobacter piechaudii*4 *Azospirillum*5 *Pseudomonas putida*6 *Pseudomonas fluorescens CHAO*

شامل فسفر، پتاسیم و منیزیم، آهن و روی در خاک؛ و نیز ممانعت از فراهمی یون‌های سمی سدیم و کلر، در خاک-هایی با شوری و قلیائیت متفاوت بود.

مواد و روش‌ها

نمونه‌برداری خاک

به‌منظور جداسازی جدایه‌های شور، قلیا و شور قلیا پسند بومی، نمونه‌برداری خاک به‌صورت ساده از چهار منطقه از ریزوسفر بادامستان‌های مختلف در استان خراسان رضوی از عمق توسعه ریشه بادام (۳۰ - ۵۰ سانتی‌متر) (Khalil, Zarinkafsh, 2022 Torghabe *et al.*, 1992) که قابلیت هدایت الکتریکی خاک بیش‌تر از ۴ دسی‌زیمنس بر متر و SAR در محدوده ۸ تا ۱۵ بود؛ انجام شد. سپس ضمن ثبت مشخصات جغرافیایی محل نمونه‌برداری (با GPS)، نمونه‌ها در ظروف استریل قرار گرفته و در مدت زمان کم‌تر از ۴۸ ساعت و در دمای ۴ درجه سانتی‌گراد به آزمایشگاه منتقل و نگهداری شدند.

جداسازی، خالص‌سازی و نگهداری جدایه‌ها

جداسازی و خالص‌سازی تعداد ۵۵ جدایه از هر یک از گروه‌های شور، قلیا و شور قلیا پسند از نمونه‌های خاک توسط محیط کشت اختصاصی (جدول ۱) آن‌ها انجام شد. جهت جداسازی، سوسپانسیون ۱:۱ از خاک و آب (یک گرم خاک به یک میلی‌لیتر آب مقطر استریل) تهیه شد (Horikoshi, 2006). ۱۰۰ میکرولیتر از سوسپانسیون فوق بر روی محیط کشت اختصاصی جامد پخش گردید. محیط کشت‌ها در دمای مناسب (۳۵ تا ۳۷ درجه سانتی-گراد) به مدت ۳ تا ۷ روز بسته به نوع ریزجانداران (شورپسند، قلیا پسند، شور قلیا پسند) گرماگذاری شدند. به ترتیب ۲۶ جدایه شورپسند توسط محیط کشت ونتوسا و همکاران (Ventosa *et al.*, 1998)، ۱۸ جدایه قلیا پسند توسط محیط کشت هوری کوشی (Horikoshi, 2006) (I) و ۱۱ جدایه شور قلیا پسند توسط محیط کشت اختصاصی (Jones *et al.*, 1992) جداسازی شدند. پس از جداسازی، برای اطمینان از خالص بودن آن‌ها، بازکشت شدند.

اسیدلاکتیک، بیفیدوباکتریوم^۱ها و باسیلوس^۲ها تولید می‌شوند (Larpin *et al.*, 2002). آگزوپلی ساکاریدها در محیط، دارای مزایای منحصر به فردی هستند، که به‌طور مثال از سلول‌های گیاهی در مقابل سمیت مس محافظت می‌کنند (Looijesteijn *et al.*, 2001). باکتری آروسپیریلوم با تغییر میزان جذب یون‌های سمی و عناصر غذایی (Zhang *et al.*, 2008)، تغییر مقدار سدیم و بهبود شرایط فیزیک ریزوسفر از راه تولید آگزوپلی ساکاریدها (Upadhyay *et al.*, 2011)، موجب تنظیم پتانسیل اسمزی گیاه گردید. محققان نشان دادند که ریزوباکتری-های محرک رشد می‌توانند با افزایش جذب پتاسیم، نیتروژن و فسفات از خاک و در نتیجه کاهش نسبت سدیم به پتاسیم اثرات منفی شرایط شور را کاهش دهند (Nadeem *et al.*, 2009). فسفر اندام هوایی، پتاسیم، کلسیم و منیزیم ریشه و نیز نسبت‌های Ca/Na و K/Na ریشه و اندام هوایی در تیمار مایه‌زنی تبریز سودوموناس فلورسنس^۲ موجب افزایش معنی‌دار، نسبت به تیمارهای سودوموناس فلورسنس^۳ چائو^۳ و شاهد شد و غلظت سدیم ریشه و کلر اندام هوایی در حضور تیمار سودوموناس-فلورسنس چائو به‌طور معنی‌دار بیش‌تر از تیمارهای شاهد و تیمار سودوموناس فلورسنس تبریز بود (Hakimi *et al.*, 2013). غلظت سدیم، کلسیم، منیزیم و کلر در اندام-های گیاه با افزایش شوری افزایش یافت، درحالی‌که غلظت‌های پتاسیم و فسفر روند کاهشی نشان دادند. درنهایت، مایه‌زنی گیاه گوجه‌فرنگی با باکتری تبریز سودوموناس فلورسنس، شاخص‌های تحمل به شوری و در نتیجه شرایط رشد را در گوجه‌فرنگی بهبود بخشید (Hakimi *et al.*, 2013).

هدف از این پژوهش بررسی صفات محرک رشد گیاه (تولید ایندول تری‌استیک اسید، حلالیت کمی فسفات‌های معدنی و تولید آگزوپلی ساکاریدها) در جدایه‌های بومی شورپسند، قلیا پسند و شور قلیا پسند ریزوسفری بادام (*Prunus amygdalus L.*)؛ و ارزیابی تأثیر آن‌ها بر برخی ویژگی‌های خاک شامل قابلیت هدایت الکتریکی، pH خاک و نیز بهبود غلظت قابل جذب برخی عناصر غذایی

3 *Pseudomonas fluorescens* Chao

1 *Bifidobacterium*

2 *Pseudomonas fluorescens* Tabriz

جدول ۱- محیط کشت‌های اختصاصی جدایه‌های باکتریایی شور (Ventosa *et al.*, 1998)، قلیا (Horikoshi, 2006) و شور قلیا پسند (Jones *et al.*, 1992)

Table 1. Specific culture media for halophile (Ventosa *et al.*, 1998), alkalophil (Horikoshi, 2006) and haloalkalophile bacterial isolates (Jones *et al.*, 1992)

Compounds	Amount (g L ⁻¹)		
	Halophile [■]	Alkalophile	Haloalkalophile
Glucose	1	10	-
Poly Peptone	-	5	-
Yeast extract	10	5	10
Di potassium hydrogen phosphate	-	1	-
Magnesium sulphate seven H ₂ O	9.6	0.2	1
Sodium carbonate	-	10*	18.5 [▲]
Sodium Chloride	81	-	200
Magnesium chloride two H ₂ O	7	-	-
Calcium chloride	0.36	-	-
Potassium chloride	2	-	2
Sodium hydrogen bicarbonate	0.06	-	-
Sodium bromide	0.026	-	-
Protease Peptone	5	-	-
Casino acid	-	-	7.5
Tri sodium citrate	-	-	3
Manganese (II) chloride	-	-	0.00036
Ferrous sulfate	-	-	0.05
Agar	15	20	20
Electrical conductivity of the culture medium , dS m ⁻¹	30.85	12.21	39.90
pH of culture medium	7.2	8.89	9.18

■ pH محیط کشت قبل از استریل سازی با KOH یک نرمال بر روی ۷/۲ تنظیم گردید.

▲ جداگانه از سایر مواد استریل گردیده و قبل از کشت جدایه‌ها به محیط کشت اضافه گردید.

در مرحله بعد این پژوهش، به منظور بررسی اثر جدایه‌های برتر بر فراهمی عناصر غذایی پرمصرف (فسفر، پتاسیم و منیزیم)، کم مصرف (آهن و روی) و یون‌های کلر و سدیم خاک در شرایط تنش شوری و قلیائیت خاک، دو جدایه از بهترین جدایه‌های انتخاب شده از هر گروه (شورپسند، قلیا پسند و شور قلیا پسند) که بیشترین قابلیت تولید متابولیت‌های محرک رشدی گیاه (ایندول تری استیک اسید، توان انحلال فسفات‌های نامحلول و تولید اگزوپلی- ساکاریدها) را داشتند، انتخاب شدند؛ و به همراه شاهد در مجاورت پایه بادام (GN15) در شرایط گلدانی (ابعاد ۲۶×۱۷×۲۳ سانتی‌متر؛ هر کدام با ۸ کیلوگرم خاک) و فضای باز (میانگین دمای ۲۵/۱ درجه سانتی‌گراد، میانگین ساعات آفتابی روزانه ۱۰/۸، میانگین درصد رطوبت ۳۰/۶ و میانگین تبخیر روزانه ۱۱/۰ میلی‌متر) آزمایش شدند. آزمایش در قالب فاکتوریل بر پایه طرح کامل تصادفی با سه فاکتور: (۱) سطوح مختلف شوری خاک شامل ۲، ۴، ۸ و ۱۶ دسی‌زیمنس بر متر، و SAR به- ترتیب ۹/۶۹، ۱۴/۹۹، ۱۴/۲۱، و ۱۹/۷۲؛ (۲) نوع باکتری (شورپسند، قلیا پسند و شور قلیا پسند) و (۳) نوع جدایه

جدایه‌های خالص سازی شده جهت نگهداری طولانی مدت به روش نیتروژن مایع (Horikoshi, 1999) ذخیره سازی شدند.

اندازه‌گیری ویژگی‌های افزایشی رشد گیاه در جدایه‌ها در شرایط آزمایشگاهی

پس از جداسازی، جهت انتخاب برترین جدایه‌ها برخی ویژگی‌های افزایشی رشد آن‌ها شامل تولید ایندول تری- استیک اسید (IAA) (Glickmann & Dessaux, 1995)، تولید اگزوپلی ساکاریدها (Ventosa *et al.*, 2004)، سنجش کمی توان حل‌کنندگی فسفات‌های معدنی نامحلول (تری کلسیم فسفات) در شرایط آزمایشگاهی اندازه‌گیری شد. مقادیر IAA، حلالیت فسفات‌های نامحلول و اگزوپلی ساکارید خارجی تولیدی جدایه‌ها برای هر گروه، به صورت جداگانه و در قالب طرح کامل تصادفی در سه تکرار با نرم‌افزار MSTAT-C تجزیه آماری و مقایسه میانگین داده‌ها با استفاده از آزمون حداقل اختلاف معنی‌دار (LSD) در سطح احتمال ۵ درصد انجام شد.

مایه‌زنی جدایه‌های برتر در مجاورت پایه بادام (GN15)

میدانی در سطح استان، به دلیل فراهم نبودن خاک‌هایی با ویژگی‌های مد نظر به جهت مقدار کل املاح (EC) و سدیمی بودن (SAR)، چهار نوع خاک با مقدار شوری‌های مشخص ۲، ۴، ۸ و ۱۶ دسی‌زیمنس برمتر و SAR‌های متفاوت ۹/۶۹، ۱۴/۹۹، ۱۴/۲۱ و ۱۹/۷۲ (جدول ۲) از ترکیب سه خاک با نسبت‌های متفاوت تهیه گردید. ویژگی‌های خاک‌های بستر کشت در جدول (۲) عنوان شده است.

(دوجدا به منتخب از هر گروه باکتری) همراه با شاهد استریل شده هر گروه، در سه تکرار روی پایه بادام کشت بافتی GN15 اجرا شد (منظور از شاهد استریل شده در حقیقت زادمایه به همراه باکتری‌های مصرفی از هر گروه در محیط کشت اختصاصی خودشان بود، که قبل از مصرف استریل شدند). به منظور تهیه بستر کشت پایه‌ها، با توجه به ویژگی‌های جدایه‌های باکتریایی دو ویژگی عمده شامل هدایت الکتریکی و نسبت جذب سدیم (SAR) خاک مورد توجه قرار گرفت. پس از بازدیدهای

جدول ۲- برخی ویژگی‌های فیزیکی و شیمیایی چهار خاک بستر کشت پایه‌های GN15 بادام

Table 2. Some physical and chemical properties of four soils of GN15 almond rootstocks

No	Parameter	Unit	S2	S4	S8	S16
1	Sand	%	72.8	64.8	58.8	62
2	Silt	%	18	22	26	21
3	Clay	%	9.2	13.2	15.2	17
4	Soil Texture	-	Sandy loam	Sandy loam	Sandy loam	Sandy loam
5	pH	-	7.35	7.17	6.98	6.72
6	EC	dS m ⁻¹	2.18	4.12	8.00	16.42
7	SP	%	24.31	23.21	23.70	24.37
8	N _t	%	0.025	0.016	0.08	0.03
9	P _{ava}	mg kg ⁻¹	7.56	6.72	8.19	8.58
10	K _{ava}	mg kg ⁻¹	6.97	6.97	6.97	5.47
11	OM	%	0.49	0.318	0.58	0.64
12	CCE [‡]	%	9.5	13.5	19.0	52.25
13	Gypsum	%	0.40	0.778	1.531	3.16
14	Soluble Na	meq L ⁻¹	71.0	124.0	139.0	200
15	Soluble Ca+Mg	meq L ⁻¹	107.37	136.90	191.36	205.70
16	SAR	-	9.69	14.99	14.21	19.72
17	Soluble SO ₄ ⁼	meq L ⁻¹	27.25	51.50	100.00	205.25
18	Soluble Cl ⁻	meq L ⁻¹	8.0	34.0	82.4	271.0

S2 = شوری ۲ دسی‌زیمنس برمتر، S4 = شوری ۴ دسی‌زیمنس برمتر، S8 = شوری ۸ دسی‌زیمنس برمتر، S16 = شوری ۱۶ دسی‌زیمنس برمتر، CCE[‡] یا (Calcium carbonate equivalent) کربنات کلسیم معادل

تیمارهای فوق بر اساس نیاز آبی گیاه بادام (۲۴۳۰ لیتر به مدت چهار ماه در شرایط گلدانی) و بدون هیچ گونه آبیاری در گلدان‌ها در طول دوره کشت (مقدار آب در هر مرتبه آبیاری برابر ۷۵۰ میلی‌لیتر برای هر گلدان و کل مقدار آب مصرفی هر گلدان در چهار ماه برای آبیاری با دور چهار روز برابر ۲۲/۵ لیتر بود) با استفاده از آب لوله‌کشی شهری صورت پذیرفت (مقدار هدایت الکتریکی آب لوله‌کشی شهری ۰/۵ دسی‌زیمنس بر متر بود که برای همه تیمارها یکنواخت بود). همچنین بر اساس اندازه‌گیری‌های انجام شده در مرحله آزمایشگاهی مبنی بر تعیین ویژگی‌های محرک رشد گیاه برای بررسی اثرات جدایه‌ها در مجاورت نهال‌ها و جلوگیری از تداخل اثرات آن‌ها، هیچ

مایه‌زنی باکتری‌ها به روش کشت مستقیم و با استفاده از کشت تازه باکتریایی در محیط کشت اختصاصی مایع هر جدایه مطابق جدول (۱) در هر گروه باکتری، به ریشه‌های نهال‌های کشت بافتی و مقاوم‌سازی شده به هوای آزاد؛ و در هنگام انتقال از بستر اولیه نهال‌های GN15 به خاک-های بستر کشت با EC و SAR جدید انجام شد (Astarai and Farid Hosseini, 2012). برای هر نهال مقدار ۱۵ میلی‌لیتر از محیط کشت تازه باکتریایی مایع با جمعیتی در حدود ۱۰^۷ تا ۱۰^۸ سلول در هر میلی‌لیتر مایه‌زنی شد (Rashidi et al., 2013). هر نهال مایه‌زنی شده در یک گلدان با ابعاد ۲۶×۱۷×۲۳ سانتی‌متر و ظرفیت ۸ کیلوگرم خاک کشت گردید. مقدار آبیاری در

نوع کودی اعم از شیمیایی یا حیوانی در طول دوره رشد مصرف نگردید.

اندازه‌گیری برخی عناصر و ویژگی‌های شیمیایی در خاک پس از گذشت چهار ماه از مایه‌زنی باکتری‌ها، اندازه‌گیری برخی ویژگی‌های شیمیایی خاک پس از برداشت گیاه انجام شد. خاک گلدان کاملاً مخلوط و نمونه‌برداری به صورت یکنواخت انجام شد. برخی از ویژگی‌های شیمیایی خاک پس از برداشت گیاه، شامل pH با pH متر، قابلیت هدایت الکتریکی توسط EC متر (مدل JENWAY PFP 7)، فسفر قابل دسترس خاک (Olsen *et al.*, 1954)، پتاسیم قابل دسترس خاک به روش استات آمونیوم نرمال و با استفاده از دستگاه فلیم‌فتومتر (Manteghi, 1968)، سدیم به روش استات آمونیوم نرمال (Manteghi, 1968) و کلر به روش تیتراسیون با نیترات نقره ۰/۰۱ نرمال (Klute, 1986)؛ و نیز عناصر غذایی کم‌مصرف آهن و روی به روش عصاره‌گیری با DTPA-TEA و قرائت با دستگاه جذب اتمی (Lindsay and Norvell, 1978) اندازه‌گیری شدند.

تجزیه و تحلیل آماری داده‌ها

آنالیز آماری داده‌ها با استفاده از نرم افزار MSTAT-C انجام و جهت مقایسه میانگین‌ها از آزمون حداقل اختلاف معنی‌دار (LSD) در سطح احتمال پنج درصد استفاده شد.

نتایج و بحث

بررسی ویژگی‌های PGPR جدایه‌ها در شرایط آزمایشگاهی

بیش‌ترین میانگین تولید ایندول تری‌استیک اسید، انحلال فسفات‌های معدنی و آگروپلی‌ساکاریدها به ترتیب برای جدایه‌های قلیا‌پسند، شورقلیا‌پسند و شورپسند مشاهده گردید (جدول ۳). بر اساس نتایج آزمایشگاهی جدایه‌های

برتر تولید کننده ایندول تری‌استیک اسید، انحلال فسفات‌های معدنی و آگروپلی‌ساکاریدها در گروه شورپسندها جدایه H10 به ترتیب با ۱۳۳/۵، ۷۷/۸۸ و ۲۲/۹۵ میلی‌گرم برلیتر و جدایه H22 با ۹۱/۵، ۲۴/۵۵ و ۴۵/۸۱ میلی‌گرم برلیتر، در قلیا‌پسندها جدایه A7 به ترتیب با ۱۲۰۲، ۲۵۱/۴ و ۴۸۸/۶ میلی‌گرم برلیتر و جدایه A11 با ۱۵۵۴، ۱۴۱/۷ و ۵۷۲/۸ میلی‌گرم برلیتر، و نهایتاً در گروه شورقلیا‌پسندها جدایه HA7 با ۲۲۰/۱، ۱۸۰/۶ و ۱۰۲/۸ میلی‌گرم برلیتر و جدایه HA9 به ترتیب با ۲۶۹/۸، ۱۲۲/۲ و ۱۰۲/۶ میلی‌گرم برلیتر مشخص شدند. در جداسازی باکتری‌های متحمل به نمک از خاک‌های شور و تعیین خصوصیات محرک رشدی آنها نشان داده شد دو جدایه شماره ۱۷ و ۵ به‌عنوان جدایه برتر شناسایی شدند (Talebi *et al.*, 2018). بیش‌ترین مقدار سیدروفور در جدایه ۵ با نسبت قطر هاله به کلنی برابر با دو مشاهده شد. بیش‌ترین میزان تولید اکسین در جدایه شماره ۱۷ با مقدار ۸/۱۴ میلی‌گرم بر لیتر مشاهده شد. همچنین این جدایه بالاترین توانایی آزادسازی پتاسیم معدنی با مقدار ۱۲/۲ و ۱۸/۶۲ میلی‌گرم بر لیتر به ترتیب در حضور و عدم حضور نمک را داشت (Talebi *et al.*, 2018). اغلب جدایه‌ها مقاومت به خشکی در سطح ۲ و ۵ بار از خود نشان دادند. بیش‌ترین مقاومت به خشکی در سطح ۱۵ بار در جدایه شماره ۱۷ و ۵ به ترتیب با ۵۵/۶ و ۵۳/۲ درصد کاهش رشد نسبت به محیط بدون تنش مشاهده شد. آزمایش‌های تعیین ترادف ژنی SrRNA16 نشان داد که جدایه ۱۷ به میزان ۹۹/۴ درصد با سویه باسیلیوس لنچی فورمیسی^۱ DSM13 و جدایه ۵ به میزان ۹۹/۵۷ درصد با سویه باسیلیوس مگاتریوم^۲ NBRC 15308 قرابت فیلوژنی دارند (Talebi *et al.*, 2018).

جدول ۳- مقایسه میانگین غلظت تری‌ایندول استیک اسید، حلالیت فسفات‌های نامحلول و اگزوپلی ساکارید تولیدی در جدایه‌های

باکتریایی شور، قلیا و شور قلیا پسند

Table 3. Mean comparison of IAA, PSB, and EPS concentrations in halophilic, alkaliphilic, and haloalkaliphilic bacterial isolates

No. of Strain	Halophilic			No. of Strain	Alkaliphilic			No. of Strain	Haloalkaliphilic		
	IAA (mg L ⁻¹)	PBS (mg L ⁻¹)	EPS (mg L ⁻¹)		IAA (mg L ⁻¹)	PBS (mg L ⁻¹)	EPS (mg L ⁻¹)		IAA (mg L ⁻¹)	PBS (mg L ⁻¹)	EPS (mg L ⁻¹)
H ₁	0.000 ^j	98.79 ^b	3.640 ⁿ	A ₁	158.6 ^k	140.3 ^f	101.8 ^{ab}	HA ₁	413.9 ^a	0.0000 ^h	90.25 ^{ab}
H ₂	0.000 ^j	104.8 ^a	20.45 ^h	A ₂	138.2 ^l	255.6 ^b	135.4 ^{ab}	HA ₂	381.4 ^b	13.89 ^{gh}	78.46 ^{bc}
H ₃	0.000 ^j	42.12 ^{gh}	50.32 ^a	A ₃	235.5 ⁱ	34.73 ^k	93.73 ^{ab}	HA ₃	384.8 ^b	0.0000 ^h	67.97 ^{cd}
H ₄	0.000 ^j	40.91 ^{gh}	20.93 ^g	A ₄	128.1 ^l	19.45 ^l	50.70 ^{ab}	HA ₄	248.1 ^e	144.4 ^b	71.71 ^{cd}
H ₅	125.0 ^c	26.06 ^j	7.867 ^l	A ₅	111.2 ^m	226.4 ^c	114.7 ^{ab}	HA ₅	288.9 ^c	105.6 ^d	64.54 ^{cd}
H ₆	0.000 ^j	21.21 ^{klmn}	31.99 ^e	A ₆	96.96 ^m	272.2 ^a	128.8 ^{ab}	HA ₆	231.4 ^f	63.89 ^e	60.03 ^d
H ₇	0.000 ^j	3.30 ^p	44.79 ^c	A ₇	1202 ^d	251.4 ^b	488.6 ^{ab}	HA ₇	220.6 ^{fg}	180.6 ^a	102.8 ^a
H ₈	0.000 ^j	45.15 ^{fg}	5.183 ^m	A ₈	105.1 ^m	0.0000 ^m	0.0000 ^b	HA ₈	280.6 ^{cd}	122.2 ^c	94.02 ^{ab}
H ₉	7.190 ⁱ	83.03 ^c	34.15 ^d	A ₉	369.2 ^f	198.6 ^d	189.7 ^{ab}	HA ₉	269.8 ^d	122.2 ^c	102.6 ^a
H ₁₀	133.5 ^b	77.88 ^d	22.95 ^f	A ₁₀	187.2 ^j	23.06 ^e	143.3 ^{ab}	HA ₁₀	197.3 ^h	22.22 ^g	23.00 ^e
H ₁₁	14.97 ^h	56.67 ^e	0.0000 ^r	A ₁₁	1554 ^b	141.7 ^{ef}	572.8 ^{ab}	HA ₁₁	213.1 ^{gh}	38.89 ^f	92.88 ^{ab}
H ₁₂	395.0 ^a	25.76 ^{jk}	0.5861 ^{qr}	A ₁₂	1355 ^c	51.39 ^j	469.5 ^{ab}	-	-	-	-
H ₁₃	0.000 ^j	20.91 ^{lmn}	0.0000 ^r	A ₁₃	282.0 ^h	44.45 ^{jk}	112.0 ^{ab}	-	-	-	-
H ₁₄	0.000 ^j	0.0000 ^p	0.0000 ^r	A ₁₄	801.7 ^e	109.7 ^g	311.7 ^{ab}	-	-	-	-
H ₁₅	44.25 ^f	18.79 ^{mno}	4.319 ⁿ	A ₁₅	290.2 ^h	73.61 ⁱ	127.4 ^{ab}	-	-	-	-
H ₁₆	0.000 ^j	21.21 ^{klmn}	11.60 ^j	A ₁₆	1815 ^a	155.6 ^e	660.8 ^a	-	-	-	-
H ₁₇	25.03 ^g	87.58 ^c	2.684 ^o	A ₁₇	0.0000 ⁿ	0.0000 ^m	0.0000 ^b	-	-	-	-
H ₁₈	13.86 ^h	45.15 ^{fg}	1.586 ^p	A ₁₈	338.1 ^g	90.28 ^h	149.9 ^{ab}	-	-	-	-
H ₁₉	68.10 ^e	17.88 ^{no}	0.9255 ^{pq}	-	-	-	-	-	-	-	-
H ₂₀	0.000 ^j	35.15 ⁱ	0.0000 ^r	-	-	-	-	-	-	-	-
H ₂₁	0.000 ^j	49.09 ^f	17.86 ⁱ	-	-	-	-	-	-	-	-
H ₂₂	91.50 ^d	24.55 ^{jkl}	45.81 ^b	-	-	-	-	-	-	-	-
H ₂₃	0.000 ^j	22.73 ^{klm}	10.46 ^k	-	-	-	-	-	-	-	-
H ₂₄	0.000 ^j	14.55 ^o	34.80 ^d	-	-	-	-	-	-	-	-
H ₂₅	0.000 ^j	38.18 ^{hi}	20.52 ^h	-	-	-	-	-	-	-	-
H ₂₆	15.23 ^h	23.64 ^{jkl}	22.15 ^g	-	-	-	-	-	-	-	-
C	0.000 ^j	0.0000 ^p	0.0000 ^r	C	0.0000 ⁿ	0.0000 ^m	0.0000 ^b	C	0.0000 ⁱ	0.0000 ^h	0.0000 ^f
Pv	< 10 ⁻⁴	< 10 ⁻⁴	< 10 ⁻⁴	Pv	< 10 ⁻⁴	< 10 ⁻⁴	< 10 ⁻⁴	Pv	< 10 ⁻⁴	< 10 ⁻⁴	< 10 ⁻⁴
Average [†]	15.98	40.19	35.90		213.93	127.55	578.11		77.13	73.99	284.53

IAA = تری‌ایندول استیک اسید، PBS = حلالیت فسفات‌های نامحلول، EPS = اگزوپلی ساکارید

† میانگین تولید ویژگی‌های PGPR جدایه‌ها در شرایط آزمایشگاهی

† Production rate of PGPR characteristics of isolates in laboratory conditions

میانگین‌ها در هر ستون با حروف غیرمشابه بر اساس آزمون LSD در سطح احتمال ۵٪ معنی‌دار می‌باشند.

Means in each column with different letters are significant based on the LSD test at the 5% probability level.

(جدول ۵). غلظت بالای نمک‌های محلول، ممکن است

pH خاک را کاهش دهد و می‌تواند رشد گیاه را در برخی

موارد بیش از ۹۰ درصد محدود کند (Kalev and Toor, 2018).

غلظت بالای Na⁺ (کاتیون غالب) قادر بوده

مقداری از H⁺ را که در سطح تبدیلی رس بوده حذف نموده

و وارد محلول خاک نماید.

بررسی برخی ویژگی‌های خاک

نتایج تجزیه واریانس برخی ویژگی‌ها و عناصر غذایی مورد

بررسی در جدول ۴ نشان داده شده است.

واکنش خاک (pH)

با افزایش شوری خاک، مقدار pH خاک نسبت به کم‌ترین

سطح شوری (۲ دسی‌زیمنس برمتر) افزایشی بود

جدول ۴- تجزیه واریانس برخی ویژگی‌ها و عناصر غذایی در خاک

Table 4. Analysis of variance of some characteristics and nutritional elements in soil

Sources	df	Mean of squares							
		pH	EC	P _{ava}	K _{ava}	Fe	Zn	Na	Cl
Soil salinity	3	0.42**	98.68**	286652**	216932**	4.384**	0.033 ^{ns}	14442.7**	9559.8**
Bacterial type	2	0.01 ^{ns}	1.17**	145480**	1625.8**	1.484**	0.023 ^{ns}	89.4**	123.08**
Soil salinity × type of bacteria	6	0.03 ^{ns}	3.06**	66292**	3605.9**	3.153**	0.063 ^{ns}	299.9**	297.4**
Strain type	2	0.006 ^{ns}	3.78**	106614**	335.9**	0.193 ^{ns}	0.012*	248.1**	423.8**
Soil salinity × strain type	6	0.024 ^{ns}	8.35**	138280**	7501.6**	0.886**	0.068 ^{ns}	367.4**	749.5**
Type of bacteria × type of strain	4	0.007 ^{ns}	4.49**	44866**	7297.8**	0.363 ^{ns}	0.020*	434.7**	460.4**
Soil salinity × type of bacteria × type of strain	12	0.040 ^{ns}	2.90**	67517**	3172.7**	0.632*	0.034 ^{ns}	279.0**	337.5**
Experimental error	72	0.018	0.507	6.648	4.454	0.268	0.019	1.315	0.825
Coefficient of variation		1.84	11.17	0.62	1.39	16.05	15.73	3.46	3.61

* و **: به ترتیب غیر معنی‌دار و معنی‌دار در سطح ۵ و ۱ درصد را نشان می‌دهد
ns, * and **: Not significant, significant at the 5% and 1% probability levels, respectively

خود (تنفس پایه و بهره میکروبی)، افزایش توسعه ریشه، افزایش شکل‌های آلی کربن و کاهش جزئی pH خاک، عملکرد گندم را بهبود بخشیدند (Enayatizamir *et al.*, 2020). در ریزوسفر تغییراتی مانند اسیدی شدن، افزایش مقدار ماده آلی در هر دو فاز جامد و محلول خاک، با تغییرات در فعالیت و زیست‌توده میکروبی در ارتباط بود. باکتری‌های محرک رشد با افزایش زیست-توده گیاه و تحریک ریشه‌زایی از طریق تولید هورمون-های گیاهی نقش مهمی در جذب بیش‌تر مواد غذایی برای گیاه داشتند (Shrivastava *et al.*, 2015). افزایش فعالیت‌های ریشه گیاه شامل ترشح انواع ترکیبات آلی، جذب آب و عناصر غذایی و آزادسازی یون‌های هیدروژن و بی‌کربنات و برقراری ارتباط با ریزجاندارن ریزوسفری خاک موجب تغییرات در ویژگی‌های شیمیایی، از جمله pH و کربن آلی محلول در ریزوسفر خاک می‌شود (Bais *et al.*, 2006). در حقیقت، تغییر pH در نتیجه برهمکنش متقابل مثبت بکارگیری باکتری‌های محرک رشد و افزایش فعالیت‌های ریشه است.

هر چه غلظت H⁺ در محلول بیش‌تر باشد، pH کاهش می‌یابد (Cancellier, 2013). مقدار pH خاک تحت تأثیر نوع باکتری اختلاف معنی‌داری نشان نداد (جدول ۶). pH خاک تحت تأثیر اثرات متقابل شوری، نوع باکتری و جدایه آن در تمامی تیمارها در محدوده ۶/۹۸ تا ۷/۵۲ متغیر بود و اختلاف آماری معنی‌داری داشت (جدول ۷). در تحقیقی مشخص شد که کاربرد باکتری‌های محرک رشد، موجب کاهش pH خاک از ۶/۷ به ۶ شد که می‌توان این کاهش را به کلونیزه شدن باکتری‌ها در خاک و تولید اسیدهای آلی نسبت داد (Lind *et al.*, 2003). گزارش شده است که تولید اسیدهای معدنی مانند اسیدسولفوریک، اسیدنیتریک و اسیدکربنیک نیز به وسیله ریزجانداران، موجب کاهش pH و انحلال ترکیبات نامحلول در خاک مانند فسفر می‌شود (Gyaneshwar *et al.*, 2002). عنایتی ضمیر و همکاران (Enayatizamir *et al.*, 2020) نشان دادند که کم‌ترین مقدار pH و بیش-ترین مقدار شکل‌های کربن در حضور سویه‌های مختلف باکتری محرک رشد *انتروباکتر کلواسه* نسبت به شاهد مشاهده شد. باکتری‌های محرک رشد با افزایش فعالیت

جدول ۵- تأثیر سطوح مختلف شوری خاک بر برخی ویژگی‌های خاک

Table 5. The effect of different soil salinity levels on some soil properties

Treatments	pH	EC (dS m ⁻¹)	P _{ava} (mg kg ⁻¹)	K _{ava} (mg kg ⁻¹)	Na (mg L ⁻¹)	Cl (mg L ⁻¹)	Fe (mg kg ⁻¹)	Zn (mg kg ⁻¹)
S2	7.07 ^c	5.28 ^c	364.3 ^c	76.04 ^d	15.16 ^d	578.65 ^c	2.74 ^c	0.86 ^a
S4	7.35 ^a	5.77 ^b	299.0 ^d	150.6 ^b	36.60 ^b	620.18 ^b	3.10 ^b	0.84 ^a
S8	7.20 ^b	5.22 ^c	525.1 ^a	102.0 ^c	16.39 ^c	482.80 ^d	3.69 ^a	0.90 ^a
S16	7.31 ^a	9.22 ^a	475.9 ^d	277.8 ^a	64.58 ^a	1891.64 ^a	3.36 ^b	0.91 ^a
P _{value}	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.1769

S2 = شوری ۲ دسی‌زیمنس بر متر، S4 = شوری ۴ دسی‌زیمنس بر متر، S8 = شوری ۸ دسی‌زیمنس بر متر، S16 = شوری ۱۶ دسی‌زیمنس بر متر، میانگین‌ها در هر ستون با حروف غیرمشابه بر اساس آزمون LSD در سطح احتمال ۵٪ معنی‌دار می‌باشند.

Means in each column with different letters are significant based on the LSD test at the 5% probability level.

جدول ۶- تأثیر نوع باکتری بر برخی ویژگی‌های خاک

Table 6. The effect of the type of bacteria on some soil properties

Treatments	pH	EC (dS m ⁻¹)	P _{ava} (mg kg ⁻¹)	K _{ava} (mg kg ⁻¹)	Na (mg L ⁻¹)	Cl (mg L ⁻¹)	Fe (mg kg ⁻¹)	Zn (mg kg ⁻¹)
H	7.24 ^a	6.21 ^b	358.6 ^c	158.0 ^a	35.00 ^a	823.24 ^c	3.37 ^a	0.90 ^a
A	7.24 ^a	6.57 ^a	484.3 ^a	144.6 ^c	32.30 ^b	953.53 ^a	3.30 ^a	0.85 ^a
HA	7.21 ^a	6.34 ^{ab}	405.2 ^b	152.2 ^b	32.24 ^b	903.12 ^b	2.99 ^b	0.85 ^a
P _{value}	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0058	0.3101

H = شورپسندها، A = قلیا پسندها، HA = شورقلیا پسندها

میانگین‌ها در هر ستون با حروف غیرمشابه بر اساس آزمون LSD در سطح احتمال ۵٪ معنی‌دار می‌باشند.

Means in each column with different letters are significant based on the LSD test at the 5% probability level.

خارجی بود (جدول ۷). میانگین ترشح اگزوپلی ساکارید خارجی (EPS) به ترتیب در قلیا پسندها (۲۱۳/۹۳ میلی گرم بر لیتر)، شورقلیا پسندها (۷۷/۱۳ میلی گرم بر لیتر) و شورپسندها (۱۵/۹۸ میلی گرم بر لیتر) بود (جدول ۳). روند افزایش تولید اگزوپلی ساکارید خارجی در سه گروه مختلف باکتری مطابق با افزایش EC (جدول ۳) توسط آن‌ها بود. ریزجانداران نمک دوست (شورپسند) با تولید بیوسورفکتانت‌ها و پلی ساکاریدهای خارج سلولی می‌توانند نقش‌های ویژه‌ای در مقابله با تنش‌های محیطی و کمبود آب در خاک که به‌طور معمول عامل اصلی کاهش عملکرد در گیاهان می‌باشد، بازی کنند (Margesin & Schinner, 2001). پلی ساکاریدهای خارج سلولی (EPS) از واحدهای قندی مختلف تشکیل شده که هدایت الکتریکی بالاتری نسبت به سایر ترشحات گیاه و باکتری به دلیل یونیزه شدن دارند (Afshar et al., 2018) و در نتیجه در قلیا پسندها با بیشترین میانگین مقدار تولید EPS؛ هدایت الکتریکی نیز افزایش داشت (جدول ۳ و ۴).

قابلیت هدایت الکتریکی خاک (EC) روند افزایش EC خاک تحت تأثیر افزایش شوری همانند pH خاک بود (جدول ۵). بادام تا هدایت الکتریکی ۱/۵ دسی‌زیمنس بر متر کاهش در عملکرد آن مشاهده نمی‌گردد. در حالی که در ۲/۸ دسی‌زیمنس بر متر به میزان ۲۵٪ و در ۴/۸ دسی‌زیمنس بر متر به میزان ۵۰٪ و سرانجام در ۷ دسی‌زیمنس بر متر تا صد درصد از عملکرد آن کاسته می‌شود (Zarinkafsh, 1992). بیشترین مقدار EC به ترتیب در قلیا پسندها، شوروقلیا پسندها و شورپسندها بدست آمد و اختلاف معنی‌دار (اختلاف حداکثر و حداقل ۰/۳ دسی‌زیمنس بر متر) با یکدیگر ($p \geq 0.05$) مشابه با نتایج تولید ویژگی‌های PGPR (جدول ۳)، مشاهده شد (جدول ۶). بیشترین مقدار EC در دو تیمار S16×A و S16×HA با ۱۰/۰۳ و ۹/۴۱ دسی‌زیمنس بر متر و بدون اختلاف معنی‌دار با یکدیگر و حداقل مقدار EC با ۴/۹۰ دسی‌زیمنس بر متر در تیمار S8×HA بدست آمد (جدول ۸). EC در تیمارهای ۸ و ۱۶ دسی‌زیمنس بر متر با کاربرد باکتری کاهش چشمگیر داشت که احتمالاً به دلیل مکانیسم ترشح اگزوپلی ساکارید

جدول ۷ - تأثیر سطوح مختلف شوری خاک، نوع باکتری و نوع جدایه بر برخی ویژگی‌های خاک

Table 7 . The effect of different levels of soil salinity, the type of bacteria and the type of isolate on some soil characteristics

Treatment	pH	EC (dS m ⁻¹)	P _{ava} (mg kg ⁻¹)	K _{ava} (mg kg ⁻¹)	Na (mg L ⁻¹)	Cl (mg L ⁻¹)	Fe (mg kg ⁻¹)	Zn (mg kg ⁻¹)
S2× H0	7.08 ^{fg hij}	5.69 ^{fg hijk}	366.7 ^q	72.33 ^u	14.37 ^{pq}	760.03 ^{ij}	3.50 ^{defghi}	0.97 ^{abcde}
S2× H10	7.15 ^{defghij}	5.21 ^{hijk}	185.3 ^l	65.84 ^w	14.68 ^{pq}	599.32 ^{mno}	2.42 ^{mn}	0.72 ^{cdefghi}
S2× H22	7.08 ^{fg hij}	5.04 ^{hijk}	468.0 ^m	70.98 ^{uv}	12.22 ^{rs}	500.20 ^{qr}	3.15 ^{fghijklm}	0.84 ^{cdefghi}
S2× A0	7.09 ^{efghij}	5.08 ^{hijk}	238.7 ^x	67.89 ^{vw}	14.75 ^{pq}	471.88 ^{rs}	2.74 ^{ijklmn}	0.85 ^{cdefghi}
S2× A7	7.06 ^{hij}	5.89 ^{efghij}	302.7 ^u	66.86 ^w	17.43 ^o	720.92 ^j	2.44 ^{lmn}	0.86 ^{cdefghi}
S2× A11	6.98 ^j	5.29 ^{ghijk}	498.7 ^j	66.86 ^w	13.21 ^{qrs}	590.11 ^{nop}	2.19 ⁿ	0.75 ^{efghi}
S2× HA0	7.06 ^{ghij}	5.59 ^{ghijk}	281.3 ^v	72.01 ^u	15.60 ^{op}	648.13 ^{lmn}	2.57 ^{klmn}	0.88 ^{bcdefgh}
S2× HA7	7.07 ^{fg hij}	4.74 ^{jk}	412.0 ^o	76.12 ^t	13.06 ^{qrs}	467.28 ^{rs}	3.09 ^{ghijklm}	1.04 ^{abc}
S2× HA9	7.09 ^{efghij}	4.99 ^{hijk}	525.3 ⁱ	125.5 ^m	20.97 ⁿ	448.51 ^{rs}	2.53 ^{klmn}	0.82 ^{cdefghi}
S4× H0	7.42 ^{ab}	5.71 ^{efghijk}	312.0 st	151.20 ^k	30.20 ^k	604.27 ^{mno}	3.96 ^{bcdef}	0.80 ^{defghi}
S4× H10	7.41 ^{abc}	6.82 ^{ef}	74.67 [\]	222.20 ^h	39.96 ^h	849.60 ^h	3.49 ^{defghi}	0.66 ^{hi}
S4× H22	7.34 ^{abcd}	5.89 ^{efghij}	262.7 ^w	157.40 ^j	50.41 ^f	651.36 ^{lm}	3.07 ^{hijklm}	0.93 ^{abcd}
S4× A0	7.26 ^{bcdefghi}	5.96 ^{efgh}	404.0 ^p	209.80 ⁱ	59.35 ^d	712.60 ^{jk}	2.88 ^{hijklmn}	1.03 ^{abc}
S4× A7	7.30 ^{abcde}	5.57 ^{ghijk}	574.7 ^h	151.20 ^k	26.95 ^l	556.84 ^{op}	3.12 ^{fghijklm}	0.97 ^{abcd}
S4× A11	7.35 ^{abcd}	6.02 ^{efgh}	212.0 ^y	80.24 ^s	35.91 ⁱ	660.91 ^{kl}	2.52 ^{lmn}	0.84 ^{cdefghi}
S4× HA0	7.52 ^a	5.77 ^{efghijk}	468.0 ^m	215.50 ⁱ	28.45 ^{kl}	599.32 ^{mno}	3.36 ^{efghijk}	0.91 ^{bcdefg}
S4× HA7	7.39 ^{abc}	5.30 ^{ghijk}	73.33 [\]	84.35 ^{qr}	33.81 ^j	467.28 ^{rs}	3.11 ^{ghijklm}	0.64 ⁱ
S4× HA9	7.19 ^{cdefghij}	4.95 ^{hijk}	309.3 ^t	86.41 ^{pqr}	24.60 ^m	462.67 ^{rs}	2.41 ^{mn}	0.80 ^{defghi}
S8× H0	7.09 ^{efghij}	4.73 ^k	313.1 ^s	88.47 ^{op}	13.84 ^{pqr}	377.71 ^t	3.68 ^{cdefgh}	0.89 ^{bcdefg}
S8× H10	7.17 ^{defghij}	5.91 ^{efghi}	634.7 ^f	151.20 ^k	32.14 ^j	604.27 ^{mno}	4.83 ^a	1.15 ^a
S8× H22	7.33 ^{abcd}	4.88 ^{hijk}	316.0 ^s	95.69 ⁿ	12.29 ^{rs}	420.19 st	4.13 ^{abcde}	0.96 ^{abcde}
S8× A0	7.17 ^{defghij}	5.43 ^{ghijk}	477.3 ^l	83.32 ^{rs}	13.06 ^{qrs}	490.20 ^{qr}	3.52 ^{defghi}	0.90 ^{bcdefg}
S8× A7	7.27 ^{bcdefgh}	5.78 ^{efghijk}	734.7 ^b	86.41 ^{pqr}	14.82 ^{pq}	594.72 ^{no}	4.25 ^{abcd}	0.85 ^{cdefghi}
S8× A11	7.280 ^{bcdefg}	5.567 ^{ghijk}	486.7 ^k	146.10 ^l	22.72 ⁿ	604.27 ^{mno}	4.64 ^{ab}	0.89 ^{bcdefg}
S8× HA0	7.31 ^{abcd}	4.79 ^{ijk}	721.3 ^c	88.62 ^{op}	11.87 ^s	316.22 ^u	2.72 ^{ijklmn}	0.69 ^{ghi}
S8× HA7	7.06 ^{hij}	5.18 ^{hijk}	450.7 ⁿ	87.44 ^{opq}	13.49 ^{qrs}	538.08 ^{pq}	2.17 ⁿ	0.90 ^{bcdefg}
S8× HA9	7.15 ^{defghij}	4.73 ^k	590.7 ^g	90.52 ^o	13.28 ^{qrs}	386.92 ^t	3.24 ^{fghijklm}	0.91 ^{bcdefg}
S16× H0	7.29 ^{bcdef}	10.20 ^b	409.3 ^o	225.3 ^{gh}	65.18 ^c	2227.72 ^c	2.59 ^{ijklmn}	0.83 ^{cdefghi}
S16× H10	7.30 ^{abcde}	6.45 ^{efg}	302.7 ^u	330.20 ^a	70.98 ^b	811.72 ^{hi}	2.77 ^{ijklmn}	1.10 ^{ab}
S16× H22	7.30 ^{abcde}	8.01 ^{cd}	657.3 ^e	265.40 ^e	63.97 ^c	1444.32 ^f	2.89 ^{hijklmn}	1.04 ^{abc}
S16× A0	7.44 ^{ab}	8.34 ^c	702.7 ^d	227.30 ^g	70.41 ^b	1458.48 ^f	3.43 ^{defghij}	0.82 ^{cdefghi}
S16× A7	7.470 ^{ab}	6.917 ^{de}	330.7 ^r	247.90 ^f	42.22 ^g	1217.76 ^g	4.47 ^{abc}	0.84 ^{cdefghi}
S16× A11	7.29 ^{bcdef}	12.99 ^a	849.3 ^a	301.40 ^c	56.73 ^e	3308.83 ^a	3.41 ^{defghij}	0.89 ^{bcdefg}
S16× HA0	7.04 ^{ij}	11.86 ^a	456.3 ^m	301.40 ^c	95.60 ^a	2862.79 ^b	3.93 ^{bcdefg}	0.73 ^{fghi}
S16× HA7	7.34 ^{abcd}	8.26 ^c	196.0 [\]	291.80 ^d	51.72 ^f	1557.60 ^e	3.26 ^{fghijkl}	0.98 ^{abcd}
S16× HA9	7.33 ^{abcd}	9.95 ^b	369.3 [\]	309.60 ^b	64.38 ^c	2086.12 ^d	3.51 ^{defghi}	0.98 ^{abcd}
Pvalue	0.0191	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0128	0.0733

S2 = شوری ۲ دسی‌زیمنس برمتر، S4 = شوری ۴ دسی‌زیمنس برمتر، S8 = شوری ۸ دسی‌زیمنس برمتر، S16 = شوری ۱۶ دسی‌زیمنس برمتر، H = شور قلیا پسند، A = قلیا پسند، HA = شور قلیا پسند.

میانگین‌ها در هر ستون با حروف غیرمشابه بر اساس آزمون LSD در سطح احتمال ۵٪ معنی‌دار می‌باشند.

Means in each column with different letters are significant based on the LSD test at the 5% probability level.

مشابه ویژگی‌های PGPR مشاهده شد (جدول ۶).

فسفر قابل دسترس خاک

قلیا پسندها، شور قلیا پسندها و شور پسندها در شوری‌های ۸ و ۱۶ دسی‌زیمنس برمتر بیش‌ترین تأثیر را بر غلظت فراهم فسفر خاک داشتند (جدول ۸)؛ که روندی مشابه با توان انحلال فسفات‌های نامحلول در باکتری‌ها در شرایط آزمایشگاهی نشان داده شد (جدول ۳). اختلاف غلظت‌های فسفر خاک تحت تأثیر شوری، نوع باکتری و جدایه در تیمارها برابر ۷۷۵/۹ میلی‌گرم بر کیلوگرم بود (جدول ۷).

بیش‌ترین غلظت فسفر خاک با ۵۲۵/۱، ۴۷۵/۹، ۳۶۴/۳ و ۲۹۹/۰ میلی‌گرم بر کیلوگرم به ترتیب در ۸، ۱۶، ۲ و ۴ دسی‌زیمنس برمتر مشاهده شد. تیمار ۸ دسی‌زیمنس برمتر که کم‌ترین هدایت الکتریکی را داشت، بیش‌ترین مقدار فسفر در آن مشاهده گردید (جدول ۵). بیش‌ترین غلظت فسفر خاک در قلیا پسندها، شور قلیا پسندها و شور پسندها با ۴۸۴/۳، ۴۰۵/۲ و ۳۵۹/۶ میلی‌گرم بر کیلوگرم و اختلاف معنی‌دار با یکدیگر ($P < 0.05$)

جدول ۸- تأثیر سطوح مختلف شوری خاک و نوع باکتری بر برخی ویژگی‌های خاک

Table 8. The effect of different levels of soil salinity and type of bacteria on some soil properties

Treatments	pH	EC (dS m ⁻¹)	P _{ava} (mg kg ⁻¹)	K _{ava} (mg kg ⁻¹)	Na (mg L ⁻¹)	Cl (mg L ⁻¹)	Fe (mg kg ⁻¹)	Zn (mg kg ⁻¹)
S2×H	7.10 ^{de}	5.31 ^{def}	340.0 ^j	69.7 ^k	13.76 ⁱ	619.85 ^{ef}	3.02 ^{cd}	0.84 ^{bcd}
S2×A	7.04 ^e	5.42 ^{def}	346.7 ^h	62.2 ^l	15.13 ^h	601.09 ^f	2.46 ^e	0.82 ^{cd}
S2×HA	7.07 ^{de}	5.11 ^{ef}	406.2 ^f	91.2 ⁱ	16.54 ^g	509.76 ^h	2.73 ^{de}	0.91 ^{abc}
S4×H	7.39 ^a	6.14 ^c	216.4 ^l	176.9 ^d	40.10 ^d	701.62 ^d	3.51 ^{bc}	0.79 ^{cd}
S4×A	7.30 ^{ab}	5.85 ^{cd}	396.9 ^g	147.1 ^e	40.74 ^d	643.57 ^e	2.84 ^{de}	0.95 ^{ab}
S4×HA	7.37 ^a	5.34 ^{def}	383.6 ^k	127.8 ^f	28.95 ^e	509.76 ^h	2.96 ^d	0.78 ^d
S8×H	7.19 ^{bcd}	5.17 ^{ef}	421.4 ^e	111.8 ^g	19.42 ^f	467.28 ⁱ	4.21 ^a	1.00 ^a
S8×A	7.24 ^{bc}	5.59 ^{cde}	566.2 ^c	105.3 ^h	16.87 ^g	563.21 ^g	4.14 ^a	0.88 ^{abcd}
S8×HA	7.17 ^{cd}	4.90 ^f	587.6 ^b	88.9 ^j	12.88 ⁱ	413.82 ^j	2.71 ^{de}	0.83 ^{bcd}
S16×H	7.30 ^{abc}	8.22 ^b	456.4 ^d	273.6 ^b	66.71 ^b	1494.58 ^c	2.75 ^{de}	0.99 ^a
S16×A	7.40 ^a	9.41 ^a	627.6 ^a	258.9 ^c	56.46 ^c	1995.14 ^b	3.77 ^{ab}	0.85 ^{bcd}
S16×HA	7.24 ^{bc}	10.03 ^a	343.6 ⁱ	300.9 ^a	70.57 ^a	2168.95 ^a	3.57 ^b	0.89 ^{abcd}
Pvalue	0.1870	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0069

S2 = شوری ۲ دسی‌زیمنس برمتر، S4 = شوری ۴ دسی‌زیمنس برمتر، S8 = شوری ۸ دسی‌زیمنس برمتر، S16 = شوری ۱۶ دسی‌زیمنس برمتر، H = شورپسندها، A = قلیا پسندها، HA = شورقلیا پسندها.

میانگین‌ها در هر ستون با حروف غیرمشابه بر اساس آزمون LSD در سطح احتمال ۵٪ معنی‌دار می‌باشند.

Means in each column with different letters are significant based on the LSD test at the 5% probability level.

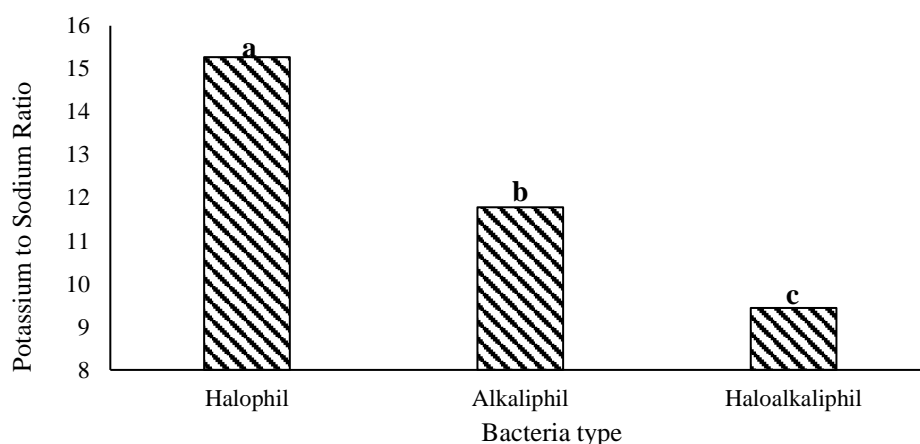
شورپسندها، شوروقلیا پسندها و قلیا پسندها به ترتیب با ۱۵۸/۰، ۱۵۲/۲ و ۱۴۴/۶ میلی‌گرم بر کیلوگرم پتاسیم و اختلاف معنی‌دار با یکدیگر مشاهده شدند ($P < 0.05$) و بیش‌ترین غلظت پتاسیم فراهم خاک را دارا بودند (جدول ۶). حداکثر و حداقل غلظت پتاسیم قابل دسترس خاک به ترتیب در سطح شوری ۱۶ دسی‌زیمنس برمتر و شورقلیا پسند (S16×HA) و سطح شوری ۲ دسی‌زیمنس برمتر و قلیا پسندها (S2×A) با ۲۳۳/۷ میلی‌گرم بر کیلوگرم اختلاف مشاهده شد (جدول ۸). استکین و همکاران (Esitken *et al.*, 2010) گزارش کردند که با کاربرد باکتری‌های محرک رشد مثل سودوموناس و باسیلوس، میزان عناصری چون آهن، روی، منگنز، منیزیم و پتاسیم ازدیاد پیدا می‌کند که یکی از دلایل این افزایش را زیاد شدن در CEC تیمارهای تلقیح شده با باکتری نسبت به تیمارهای شاهد بیان کرده‌اند. روند افزایش مقدار پتاسیم خاک با توجه به نوع باکتری‌ها (جدول ۶)، عکس تولید EPS توسط آن‌ها بود (جدول ۳) که نشان دهنده برداشت بیش‌تر پتاسیم از خاک توسط گیاه می‌باشد. احتمالاً سویه‌های PGPR با تولید EPS (پیوند کردن سدیم و کاهش فراهمی آن برای گیاه) (Ashraf *et al.*, 2004) و ACC دامیناز (تغییر انتخاب پذیری سدیم و پتاسیم برای جذب گیاه) اثرات منفی تنش شوری را از طریق کاهش جذب سدیم و در نتیجه افزایش نسبت

حداکثر غلظت فسفر خاک در دو تیمار S16×A11 و S8×A7 به ترتیب با ۸۴۹/۳ و ۷۳۴/۷ میلی‌گرم بر کیلوگرم، و حداقل آن نیز در دو تیمار S4×HA7 و S4×A10 به ترتیب با ۷۳/۳ و ۷۴/۷ میلی‌گرم بر کیلوگرم مشاهده شد (جدول ۷). بررسی تنوع میکروبی شورپسندها و قلیا پسندها در ریزوسفر و ریزوپلن گیاه شورزیست جارو نشان داد (Yaqoob *et al.*, 2013) که ۶۵٪ سویه‌های ریزوسفری و ۶۲٪ سویه‌های ریزوپلن موجب انحلال فسفر معدنی شدند. باکتری‌های حل‌کننده فسفات از طریق سازوکارهایی از جمله با ترشح اسیدهای آلی همانند اسید گلوکنیک، اسید اگزالیک و اسید سیتریک و کلات‌های آکسو اسیدی از قندها (Asea *et al.*, 1988) موجب کاهش pH خاک در منطقه ریزوسفر شده و در نتیجه سبب افزایش حلالیت فسفر نامحلول می‌شوند. نقش اسیدهای آلی در حلالیت فسفات‌های نامحلول به کاهش pH، کلات نمودن کاتیون‌ها و رقابت با فسفر جهت اشغال مکان‌های جذب در خاک نسبت داده می‌شود. همچنین گزارش شده که اسیدهای آلی ممکن است کمپلکس‌های محلول با یون‌های فلزی پیوند شده با فسفر از قبیل کلسیم، آلومینیوم و آهن تشکیل دهند و بدین طریق موجب آزاد سازی فسفر و جذب آن گردند (Omar, 1998).

پتاسیم قابل دسترس خاک

¹Kochia Indica

هر دو یون به یک نسبت دخیل بودند. حداکثر پتاسیم خاک با اختلاف معنی‌دار به ترتیب برای S16×H10 و S16×HA9 با ۳۳۰/۲ و ۳۰۹/۶ میلی‌گرم بر کیلوگرم در دو گروه آماری متفاوت مشاهده شد (جدول ۷). دیلمی راد و همکاران (Deilamirad *et al.*, 2017) نشان دادند که اثربخشی باکتری‌های آزادکننده پتاسیم متأثر از پتاسیم قابل دسترس خاک می‌باشد و هر چه غلظت پتاسیم قابل دسترس در خاک کم‌تر باشد (همانند نتایج این بررسی (جدول ۱)) می‌توان انتظار داشت که اثربخشی این باکتری‌ها افزایش یابد.



شکل ۱- تأثیر نوع باکتری بر نسبت پتاسیم به سدیم خاک

Figure 1. The effect of bacteria type on the of potassium to sodium ratio in the soil

غلظت آهن خاک تحت تأثیر اثرات شوری، نوع باکتری و جدایه در دو تیمار S8×H22 و S8×A11 با ۴/۸۳ و ۴/۶۴ میلی‌گرم بر کیلوگرم بدست آمد (جدول ۷). تولید اسیدهای آلی توسط گیاهان و باکتری‌ها در ریزوسفر موجب کاهش pH محلول خاک و در نتیجه افزایش فراهمی به عناصر معدنی نظیر فسفر، کلسیم، آهن و منگنز می‌شود (Gyaneshwar *et al.*, 2002). لیو و همکاران (Liu *et al.*, 2017) کاهش مقدار pH خاک را به عنوان عاملی برای افزایش جذب آهن بوسیله بادام زمینی تحت تأثیر باکتری پائینی *باسیلیوس ایلونویسیزا* و *باسیلیوس*^۲ گزارش کردند.

روی

غلظت روی خاک تحت تأثیر شوری (جدول ۵) و نوع باکتری (جدول ۶) اختلاف معنی‌داری بین تیمارها نداشت.

پتاسیم به سدیم در گیاهان کاهش دادند (Nadeem *et al.*, 2007). محاسبه نسبت K/Na در خاک برای شور-قلیا، شور و قلیا پسندها به ترتیب ۴/۷۲، ۴/۵۲ و ۴/۴۷ بود (شکل ۱) که نشان‌دهنده کاهش سدیم فراهم و در نتیجه افزایش نسبت K/Na، موجب کاهش تنش شوری توسط دو گروه شورقلیا و شورپسندها شد. یون سدیم به مقدار اندک در باکتری‌های قلیا پسند منبع تامین انرژی موتور تاژک باکتری، برای تحرک در محیط قلیایی است (Horikoshi, 1999). در گروه شورپسندها و شورقلیا پسندها، احتمالاً مکانیسم‌های دیگری همانند ترشح اگزوپلی‌ساکاریدها، مؤثر واقع شدند که در تحرک

آهن

بیش‌ترین و کم‌ترین غلظت آهن خاک به ترتیب در سطوح شوری ۸ و ۲ دسی‌زیمنس بر متر مشاهده شد و اختلاف معنی‌دار با یکدیگر ($P < 0.05$) به میزان ۳/۶۹۲ و ۲/۷۴۱ میلی‌گرم بر کیلوگرم مشاهده شدند (جدول ۵). بیش‌ترین غلظت آهن خاک بدون اختلاف معنی‌دار با یکدیگر در گروه شورپسندها و قلیا پسندها بدست آمد (جدول ۶). گروه شورقلیا پسندها با ۲/۹۹۶ میلی‌گرم بر کیلوگرم کم‌ترین غلظت آهن خاک را به خود اختصاص دادند (جدول ۶). بیش‌ترین غلظت آهن خاک تحت تأثیر شوری خاک و نوع باکتری در S8×H و S8×A؛ و سپس در دو تیمار S16×HA و S16×A بدست آمد و بدون اختلاف معنی‌دار با یکدیگر به ترتیب ۴/۲۱، ۴/۱۴، ۳/۷۷ و ۳/۵۷ میلی‌گرم بر کیلوگرم بودند (جدول ۸).

2004) بیان نمودند افزایش جمعیت باکتری‌های مولد EPS در منطقه ریشه، غلظت سدیم فراهم را با پیوند کردن آن، برای جذب توسط گیاه کاهش داد و از این طریق به مقاومت گیاهان رشد یافته در محیط‌های شور کمک کرد. بیش‌ترین غلظت سدیم خاک در تیمار ۱۶ دسی‌زیمنس بر متر مشاهده گردید (جدول ۷). سه تیمار $S16 \times HA0$ ، $S16 \times H10$ و $S16 \times A0$ با $95/60$ ، $70/98$ و $70/41$ میلی‌گرم برلیتر بیش‌ترین غلظت سدیم خاک و سه تیمار $S8 \times HA0$ ، $S2 \times H22$ و $S8 \times H22$ با $11/87$ ، $12/22$ و $12/29$ میلی‌گرم برلیتر کم‌ترین غلظت سدیم خاک را نشان دادند و اختلاف معنی‌دار نداشتند (جدول ۷).

کلر

با افزایش در سطوح شوری خاک، کلر خاک نیز افزایش یافت (جدول ۵). بیش‌ترین غلظت کلر خاک به‌ترتیب در تیمارهای ۱۶، ۴، ۲ و ۸ دسی‌زیمنس برمتر بدست آمد، که دقیقاً مشابه با مقدار هدایت الکتریکی خاک بود (جدول ۵). قلیا پسندها، شور و قلیا پسندها و شور پسندها به‌ترتیب بیش‌ترین تا کم‌ترین شوری خاک را با اختلاف معنی‌دار با یکدیگر ($P < 0/05$) موجب شدند (جدول ۶). بیش‌ترین غلظت کلر خاک در سه تیمار $S16 \times HA$ ، $S16 \times A$ و $S16 \times H$ به‌ترتیب با $2168/95$ ، $1995/14$ و $1494/58$ میلی‌گرم بر لیتر و اختلاف معنی‌دار با یکدیگر داشتند ($P < 0/05$) و کم‌ترین غلظت آن در $S8 \times HA$ و $S8 \times H$ با $413/82$ و $467/28$ میلی‌گرم برلیتر تعیین شد (جدول ۸). اختلاف بین کلر خاک در بیش‌ترین و کم‌ترین تیمار $2931/12$ میلی‌گرم برلیتر بود (جدول ۷). بیش‌ترین کلر خاک در دو تیمار $S16 \times A11$ و $S16 \times HA0$ با $3308/83$ و $2862/79$ میلی‌گرم برلیتر و کم‌ترین غلظت آن نیز با $377/71$ و $386/92$ میلی‌گرم برلیتر در $S8 \times H0$ و $S8 \times HA9$ مشاهده گردید (جدول ۷).

نتیجه‌گیری کلی

این آزمایش نشان داد که غلظت عناصر در خاک با مقادیر کمی ویژگی‌های افزاینده رشد گیاه اندازه‌گیری شده در آزمایشگاه، نسبتاً مطابقت داشت. با افزایش شوری خاک، فسفر، سدیم و کلر خاک افزایش داشت. شوری ۸ دسی‌زیمنس برمتر و $SAR < 15$ تحت تأثیر باکتری‌های

دو تیمار $S16 \times H$ و $S8 \times A$ با $1/004$ و $0/9927$ میلی‌گرم برکیلوگرم بیش‌ترین غلظت روی خاک و تیمار $S4 \times HA$ با $0/7856$ میلی‌گرم برکیلوگرم کم‌ترین غلظت روی خاک را نشان دادند (جدول ۸). اسیدهای آلی آزاد شده از ریزجاندارانی نظیر باسیلوس و سودوموناس نیز علاوه بر فسفر، منجر به آزادسازی منگنز، روی، آهن و منیزیم از کمپلکس‌های موجود در خاک شده بود؛ به‌طوری‌که حلالیت فسفات در خاک در حضور اسیدهای آلی تا 1000 برابر افزایش می‌یابد (Jones & Darrah, 1996). بیش‌ترین غلظت روی خاک در دو تیمار $S8 \times H10$ و $S16 \times H10$ با $1/152$ و $1/100$ میلی‌گرم برکیلوگرم و کم‌ترین غلظت آن نیز با $2/171$ و $2/195$ میلی‌گرم برکیلوگرم در $S4 \times H10$ و $S4 \times HA7$ مشاهده گردید (جدول ۷). مطالعه سلیمانی و همکاران (Soleimani et al., 2016) نشان داد که پنج جدایه منتخب توانایی انحلال $Ca_3(PO_4)_2$ و سه جدایه توانایی انحلال $KAlSi_3O_8$. هر پنج جدایه ZnO را محلول و چهار جدایه تولید سیدروفور نمودند که موجب افزایش غلظت فسفات، پتاسیم، روی و آهن گندم تحت شرایط شوری خاک شدند. تیمار تلقیح باکتری سودوموناس فلورسنس، غلظت روی اندام هوایی ذرت را $40/98$ درصد در مقایسه با تیمار شاهد افزایش داد و چنین استنباط شد که تلقیح میکروبی از طریق تأثیر بر جذب عناصر غذایی، مقاومت گیاه ذرت را در شرایط وجود تنش شوری افزایش داد (Barin et al., 2019).

سدیم

غلظت سدیم محلول خاک با افزایش سطوح شوری افزایش معنی‌داری نشان داد (جدول ۵). بیش‌ترین و کم‌ترین غلظت سدیم خاک در تیمارهای ۱۶ و ۲ دسی‌زیمنس بر متر با حدود ۵۰ میلی‌گرم برلیتر تفاوت مشاهده گردید (جدول ۵). غلظت سدیم خاک در دو گروه قلیا پسندها و شور و قلیا پسندها بدون اختلاف معنی‌دار آماری، در گروه آماری (b) قرار گرفتند و تنها مقدار این کاتیون در گروه شور پسندها ($35/00$ میلی‌گرم برلیتر) بیش‌تر بود (جدول ۸). بیش‌ترین غلظت سدیم خاک در تیمارهای $S16 \times HA$ ، $S16 \times H$ و $S16 \times A$ به‌ترتیب با $70/57$ ، $66/71$ و $56/46$ میلی‌گرم بر لیتر و اختلاف معنی‌دار با یکدیگر داشتند و کم‌ترین آن نیز در دو تیمار $S8 \times HA$ و $S2 \times H$ با $12/88$ و $13/76$ میلی‌گرم برلیتر بدست آمد (جدول ۸). اشرف و همکاران (Ashraf et al.,)

۵۳/۵ برابر فسفر اولیه خاک؛ و غلظت پتاسیم تیمارها، ۲۱ برابر پتاسیم اولیه خاک، تحت تأثیر باکتری‌ها مشاهده گردید؛ که احتمالاً نشان‌دهنده توان بالای باکتری‌های شدیددوست بومی در فراهمی و ممانعت از جذب برخی یون‌های سمی در شرایط تنش شوری و سدیم بالای خاک بود. با توجه به آن که بیش‌ترین غلظت فراهم از پتاسیم، آهن و روی در خاک؛ و کمترین قابلیت هدایت الکتریکی و کلر در تیمار باکتری‌های شورپسند بدست آمد، به ترتیب جدایه‌های شورپسند H22 و H10 به‌عنوان کاراترین گروه باکتری‌ها در شرایط شوری و قلیائیت خاک شناخته شدند.

شدیددوست^۱ مورد بررسی به‌عنوان نقطه تغییر عمل کرد. به‌طوری‌که با افزایش شوری به بیش از ۸ دسی‌زیمنس بر متر و نسبت جذبی سدیم به بیش از ۱۵، استفاده از جدایه‌های مختلف، غلظت و فراهمی عناصر در خاک را بهبود بخشید.

روند افزایش مقدار EC و عناصر فسفر و کلر خاک تحت تأثیر باکتری‌ها، مشابه تولید مقادیر کمی افزایش‌دهنده‌های رشد؛ به‌ترتیب قلیا پسند، شور قلیا پسند و شورپسندها بود. درحالی‌که غلظت آهن خاک تحت تأثیر تغییر pH محیط باکتری‌ها و به‌ترتیب در شورپسندها، قلیا پسندها و شور قلیا پسندها مشاهده شد که نشان‌دهنده تأثیر شیمی عنصر بر قابلیت فراهمی آن‌ها با فعالیت جدایه‌های باکتریایی بود. به‌طور کلی میانگین غلظت فسفر تیمارها،

Reference

- Afshar N., Shekarchizadeh H., Kadivar M., and Fathi M. 2018. Preparation and Evaluation of Bitter Vetch Protein /Chitosan Composite Nanofibers by Electrospinning and Its Use to Encapsulate Peppermint Essential Oil. *Innovative Food Technology*, 6(1):9-18. (In Persian)
- Asea P.E.A., Kucey R.M.N., and Stewart J.W.B. 1988. Inorganic Phosphate Solubilization by Two Penicillium Species in Solution Coupled soillture and Soil. *Soil Biology and Biochemistry*, 20:459-464.
- Ashraf M., Hasnain S., Berge O., and Mahmood T. 2004. Inoculation Wheat Seedlings with Exopolysaccharides-Producing Bacteria Restricts Sodium Uptake and Stimulates Plant Growth under Salt Stress. *Biology and Fertility of Soils*, 40: 157-162.
- Astarai A.R., and Farid Hosseini A.R. 2012. Biological Fertilizers. Technology, Marketing and Application. Mashhad Press Publication. pp:1-220.
- Bais H.P., Weir T.L., Perry L.G., Gilroy S., and Vivanco J.M. 2006. The role of root exudates in rhizosphere interactions with plants and other organisms. *Annual Review of Plant Biology*, 57: 233-266.
- Barin M., Rasouli Sadaghiani H., Ashrafi Saeidlou S., and Shakouri F. 2019. Effects of salinity and microbial inoculation on the yield and phosphorous efficiency indicators of corn. *Applied Soil Research*, 7(7(7)):148-165.
- Cancellier E. 2013. Re: What are the effects of soil salinity on pH? Retrieved from: https://www.researchgate.net/post/What_are_the_effects_of_soil_salinity_on_pH/5229bdabd3df3ecb0e8259a2/citation/download.
- Deilamirad M., Sarikhani M.R., and Oustan S.H. 2017. Effect of Potassium Releasing Pseudomonads on Growth and K Uptake of Tomato in Two Soils with Different Amount of Available K. *Journal of Water and Soil (Agricultural Sciences and Technology)*, 31(4):1159-1170. (In Persian)
- Ebrahimi Karim Abad R., Rasouli Sadaghiani H., Barin M. 2016. Isolation of phosphate-solubilizing microorganisms from wheat rhizosphere and evaluation of their solubilizing potential in presence of two insoluble phosphate sources. *Applied Soil Research*, 3(2(2)): 29-41.
- Enayatizamir N., Norouzi Masir M., and Ghadamkhani A. 2020. The Effect of Plant Growth Promoting Bacteria on Some Biological Indicators and Soil Organic Carbon Forms under Wheat Cultivation. *Journal of Water and Soil Science*, 23(4): 171-181.

^۱ Extremophile شدیددوست یا فرین‌دوست (واژه مصوب فرهنگستان)

- Esitken A., Yildiz H.E., Ercisli S., Donmez M.F., Turan M., and Gunes A. 2010. Effects of plant growth promoting bacteria (PGPB) on yield, growth and nutrient contents of organically grown strawberry. *Scientia Horticulturae*, 124: 62-66.
- Eskandari Torbaghan M. 2017. Isolation and Efficiency of Haloalkalophilic Bacteria on Salinity Stress Reduction in Wheat. Ph.D. Thesis. Soil Biology. Faculty of Agriculture. Ferdowsi University of Mashhad.
- Ghaderi, A., Aliasgharzad, N., Oustan, S., and Olsson, PA. 2008. Efficiency of three *Pseudomonas* isolates in releasing phosphate from an artificial variable-charge mineral (iron III hydroxide). *Soil and Environment*, 27: 71-76.
- Glickmann E., and Dessaux Y. 1995. A Critical Examination of the Specificity of the Salkowski Reagent for Indolic Compound Produced by Phytopathogenic Bacteria. *Applied and Environmental Microbiology*, 61: 793-796.
- Gyaneshwar P., Naresh Kumar G., Parekh L.J., and Poole P.S. 2002. Role of soil microorganisms in improving P nutrition of plants. *Plant and Soil*, 245: 83-93.
- Hakimi M., Aliasgharzad N., Sarikhani M.R., and Najafi N. 2013. Effect of Dual Inoculation with *Pseudomonas fluorescens* and *Glomus Intraradices* on Nutrient Uptake in Tomato Under Different Levels on Salinity. *Applied Soil Research*, 1(2(2)):45-60.
- Hartman A. 1988. Ecophysiological aspects of growth and nitrogen fixation in *Azospirillum* spp. *Plant and Soil*, 110: 225-238.
- Horikoshi K. 1999. Alkaliphiles: Some Applications of Their Products for Biotechnology. *Microbiology and Molecular Biology Reviews*, 63: 735-750.
- Horikoshi K. 2006. Alkaliphiles-Genetic Properties and Applications of Enzymes. Japan. Springer.
- Jones B., Brian E., Gravin J., Stolberglaan V. 1992. European Patent Application. 1992; Bulletin 93/18. Publication Number: EP 0 540 127A1. Rank Xerox (UK) Business Services (3.10/3.6/3.3.1).
- Jones D.L., and Darrah P.R. 1996. Re-sorption of Organic Compounds by Roots of (*Zea mays* L.) and Its Consequences in the Rhizosphere. *Plant and Soil*, 178: 153-160.
- Kalev S.D., and Toor G.S. 2018. The Composition of Soils and Sediments. Chapter 3.9. *Green Chemistry an Inclusive Approach*. Elsevier. pp: 339-357. <https://doi.org/10.1016/B978-0-12-809270-5.00014-5>
- Khalili Torghabe G.H., Tehranifar A., Abedi B., and Eskandari Torbaghan. M. 2022. Improvement of some growth and biochemical properties of almonds by the use of rhizospheric halophile, alkaliphile and haloalkaliphile bacteria in Khorasan Razavi almonds orchards. *Pomology Research*. 6 (2):62-80. [10.30466/RIP.2021.53296.1157](https://doi.org/10.30466/RIP.2021.53296.1157)
- Khan AA., Jilani G., Akhtar M.S., Saqlan Naqvi S.M., and Rasheed M. 2009. Phosphorus Solubilizing Bacteria: Occurrence, Mechanisms and their Role in Crop Production. *Journal of Agricultural and Biological Science*, 1(1): 48-58 .
- Khavazi K., Asghar Zadeh A., Asadi Rahmani H., Rajali F., Falah Nosrat Abadi A., Besharati Kelayeh H., Khosravi H., and Afshari M. 2013. Strategic Plan for Sustainable Management of Soil Resources. Identification, Management and Utilization of Soil Biological Potential. Soil and Water Research, Sana Press.
- Khodabakhsh F., Nazeri S., Amoozegar M.A. and Khodakaramian, G.R. 2011. Isolation of a moderately halophilic bacterium resistant to some toxic metals from Aran & Bidgol Salt Lake and its phylogenetic characterization by 16S rDNA gene. *Feyz (Journal of Kashan University of Medical Sciences)*, 2011; 15 (1): 50-57. URL: <http://feyz.kaums.ac.ir/article-1-1108-fa.html>
- Khodadadi R., Ghorbani-Nasrabadi R., Olamaee M., Movahedi Naeini A.R. 2019. Isolation and screening of native azotobacter from salt affected soils and measurement of their growth promoting properties. *Applied Soil Research*, 7 (2(2)):109-122.
- Klute A. 1986. Method of Soil Analysis Part I: Physical and Mineralogical Methods. 2nd edition. ASA. SSSA. Madison. Wisconsin. USA.
- Larpin S., Sauvageot N.S., Pichereau V., Laplace J.M., Auffray Y.k. 2002. Biosynthesis of Exopolysaccharide by *Bacillus licheniformis* Strain Isolated from Ropy Cider. *International Journal of Food Microbiology*, 77:1-9.

- Lind K., Lafer G., Schloffer K., Innerhoffer G., and Meister H. 2003. Organic Ruit Growing. CABI Publication, Wallingford, UK.
- Lindsay W.L., and Norvell, W.A. 1978. Development of DTPA Soil Test for Zinc, Iron, Manganese, and Copper. *Soil Science Society of America Journal*, 42: 421- 428.
- Liu D., Yang Q., Ge K., Hu X., Qi G., Du B., Liu K., and Ding Y. 2017. Promotion of Iron Nutrition and Growth on Peanut by *Paenibacillus illinoisensis* and *Bacillus* sp. Strains in Calcareous Soil. *Brazilian Journal of Microbiology*, 48(4):656-670. [doi: 10.1016/j.bjm.2017.02.006](https://doi.org/10.1016/j.bjm.2017.02.006).
- Looijesteijn P.L., Trapet L., De Vries E., Abee T., and Hugenholtz J. 2001. Physiological function of exopolysaccharides produced by *lactococcus lactis*. *International Journal of Food Microbiology*, 64:71-80.
- Malboobi MA., Owlia P., Behbahani M., Sarokhani E., Moradi S., Yakhchali B., Deljou A., and Morabbi Heravi K. 2009a. Solubilization of organic and inorganic phosphates by three highly efficient soil bacterial isolates. *World Journal of Microbiology and Biotechnology*, 25: 1471–1477.
- Manteghi N. 1968. Full Description of Decomposition Methods on Soil and Water Samples. Soil and Water Institute. Thechnical Issue No. 168. pp: 98-116.
- Margesin R., and Schinner F. 2001. Potential of Halotolerant and Halophilic Microorganisms for Biotechnology. *Extremophiles*. 5:73–83.
- Mayak S., Tirosh T., and Glick B.R.2004. Plant growth-promoting bacteria confer resistance in tomato plants to salt stress. *Plant Physiology and Biochemistry*, 42: 565–572.
- Mehrshad M., Amoozegar M.A., Yakhchali B., and Shahzede Fazeli A. 2012. Biodiversity of moderately halophilic and halotolerant bacteria in the western coastal line of Urmia lake. *Biological Journal of Microorganisms*, 1(2): 49-70.
- Nadeem S.M., Zahir Z.A., Naveed M., and Arshad M. 2007. Preliminary Investigations on Inducing Salt Tolerance in Maize through Inoculation with Rhizobacteria Containing ACC deaminase Activity. *Canadian Journal of Microbiology*, 53: 1141-1149.
- Nadeem S.M., Zahir Z.A., Naveed M., and Arshad M. 2009. Rhizobacteria containing ACC-deaminase confer salt tolerance in maize grown on salt-affected fields. *Canadian journal of microbiology*, 55(11): 1302-1309.
- Olsen S. R., Cole C. V., Watenabe F. S., and Dean L. A. 1954. Estimation of available phosphorus in soil by Extraction with sodium bicarbonate. United States Department of Agriculture, Cooperative Information Reports (CIRs). 939. USA.
- Omar DA. 1998. The Role of Rock Phosphate Solubilizing Fungi and *Vesicular Arbuscular Mycorrhiza* (VAM) in Growth of Wheat Plants Fertilized with Rock Phosphate. *World Journal of Microbiology and Biotechnology*, 14:211-219.
- Rashidi Z., Zeshkpour P., and Kharestani H. 2013. Instructions for Preparing Biofertilizers. Agricultural Education and Natural Resources Research (TAK). pp: 190.
- Rodriguez H., and Fraga R. 1999. Phosphate solubilizing bacteria and their role in plant growth promotion. *Biotechnology Advances*, 17:319–339.
- Safdarian M., Askari H., Soltani M., and Nematzadeh G. 2017. Identification of halophile bacteria from salt deserts of Iran and study some of their physiological traits. *Biological Journal of Microorganism*, 6(22):45-57. <https://doi.org/10.22108/bjm.2017.21568>
- Sarige S., Blum A., and Okon Y. 1988. Improvement of the water status and yield of field grown grain sorghum by inoculation with *Azospirillum brasilense*. *Journal of Agricultural Science*, 110: 271-277.
- Shrivastava S., Egamberdieva D., and Varma A. 2015. Plant growth-promoting rhizobacteria (PGPR) and medicinal plants: The State of the Art. Pp. 1-16, In: Egamberdieva D., Shrivastava S., Varma A. (Ed). Plant-Growth-Promoting Rhizobacteria (PGPR) and Medicinal Plants. Springer International Publishing. Springer, New York.
- Soleimani R., Ali Alikhani H., Towfighi H., and Khavazi K. 2016. Indole-3-Acetic Acid and 1-Aminocyclopropane-1-Carboxylate Deaminase-Producing Bacteria Alleviate Sodium Stress and Promote Wheat Growth. *Iranian Journal of Science and Technology, Transaction A: Science*, 42(3): 1-12. (In Persian) [DOI: 10.1007/s40995-016-0070-3](https://doi.org/10.1007/s40995-016-0070-3)

- Talebi M., Olamaei M., Ghorbani Nasr Abadi R., and Movahedi Naeini R. 2018. Isolation and investigation of some growth-promoting properties of halotolerant bacteria -producing polymer of saline soils. *Applied Soil Research*.6 (3(3)):24-36.
- Upadhyay S., Singh J., and Singh D. 2011. Exopolysaccharide-producing plant growth promoting rhizobacteria under salinity condition. *Pedosphere*, 21(2): 214-222.
- Venkateswarlu B., and Shanker A.K. 2009. Climate Change and Agriculture, Adaptation and Mitigation Strategies. *Indian Journal of Agronomy*, 54:226–230.
- Ventosa A., Mellado E., Sanchez C., Marquez M. 2004. Halophilic and Halotolerant Micro Organism from Soils. *Microbiology of Extreme Soils*, 13: 87-15.
- Ventosa A., Nieto J.J., and Oren A. 1998. Biology of Moderately Halophilic Aerobic Bacteria. *Microbiology and Molecular Biology Reviews*, 62(2):504-44. [doi: 10.1128/MMBR.62.2.504-544.1998](https://doi.org/10.1128/MMBR.62.2.504-544.1998).
- Yaqoob C.H., Aslam Awan H., Maqbool A., and Malik KA. 2013. Microbial Diversity of the Rhizosphere of Kochia (*Kochia Indica*) Growing Under Saline Condition. *Pakistan Journal of Botany*, 45(S1): 59-65.
- Zarinkafsh M.1992. Soil fertility and production, Tehran University Press,pp:1-375.
- Zhang H., Kim M.S., Sun Y., Dowd S.E., Shi H., and Paré P.W. 2008. Soil bacteria confer plant salt tolerance by tissue-specific regulation of the sodium transporter HKT1. *Molecular Plant-Microbe Interactions*, 21(6): 737-744.

Effect of Native Halophilic, Alkaliphilic and Haloalkaliphilic Rhizospheric Bacteria of Almond (*Prunus Amygdalus L.*) on the Nutrient Availability in Saline and Sodic Soils

Mehrnoush Eskandari Torbaghan^{*1}, Gholam Hossein Khalili Torghabe², Abdolhamid Sherafati³ and Masoud Eskandari Torbaghan⁴

(Received: December, 2022

Accepted: July, 2023)

Abstract

Beneficial soil microorganisms protect the plant from stress by forming symbiotic relationships with the plant, and by converting and retaining elements in the soil, they feed the plant. This research was carried out in two parts: 1) isolation and purification of Fifty-five halophilic, alkaliphilic, and haloalkaliphilic isolates from different almond (*Prunus amygdalus L.*) rhizosphere soils in Khorasan Razavi province and investigation of some plant growth-enhancing properties in all isolates in the laboratory conditions to select superior isolates; 2) test of the six best-selected isolates in the vicinity of the GN15 almond rootstocks to evaluate the effect of the isolates on the availability of phosphorus, potassium, iron, zinc, chlorine and sodium ions in four saline-sodic soils (2, 4, 8 and 16 dS m⁻¹ salinity, and 9.69, 14.99, 14.21 and 19.72 SAR respectively). The results showed that the average production of plant growth-enhancing properties for alkaliphilic, haloalkaliphilic and halophilic isolates was for the production of indole-3-acetic acid (213.93, 77.13 and 15.98 mg L⁻¹), the solubility of mineral phosphates (127.55, 73.99 and 40.19 mg L⁻¹) and the production of exopolysaccharides (578.11, 284.54 and 35.90 mg L⁻¹). The use of bacteria stabilized the pH in the range of 7 to 7.5 and significantly reduced soil electrical conductivity at high salinities (8 and 16 dS m⁻¹) and increased exopolysaccharides. The highest concentration of phosphorus and chlorine anions in soil was observed in alkaliphilic bacteria treatment; the highest concentrations of soil potassium, iron, zinc, and sodium were affected by halophilic bacteria. The highest ratio of K/Na in soil was obtained in the treatment of halophilic (15.3), alkaliphilic (11.8), and haloalkaliphilic (9.4) bacteria, respectively. All kinds of indigenous bacteria of halo-alkaliphilic bacteria showed more efficiency in converting and maintaining nutrients in salinity more than 8 dS m⁻¹ and SAR higher than 15.

Keywords: Almond, Chlorin, Dissolution of insoluble phosphate, Micronutrients, Salin-sodic soil

Eskandari Torbaghan M., Khalili Torghabe G., Sherafati A. and Eskandari Torbaghan M. 2024. Effect of native halophilic, alkaliphilic and haloalkaliphilic rhizospheric bacteria of almond (*Prunus amygdalus L.*) on the nutrient availability in saline and sodic soils. *Applied Soil Research*, 12(1): 38-55.

1. Researcher, Soil and Water Department, Khorasan Razavi Agricultural and Natural Resources Research and Education Center, AREEO, Mashhad, Iran (Corresponding author)

2. M.Sc. of Horticultural Science, Horticultural Department, Ferdowsi University of Mashhad

3. Instructor, Horticulture Crops Research Department, Khorasan Razavi Agricultural and Natural Resources Research and Education Center, AREEO, Mashhad, Iran

4. Instructor, Horticulture Crops Research Department, Khorasan Razavi Agricultural and Natural Resources Research and Education Center, AREEO, Mashhad, Iran

Corresponding Author Email: mehmoosh.eskandary@gmail.com