

## تأثیر قارچ آسپرژیلوس نایجر و کود سبز بر اتحال فسفر خاک در شرایط انکوباسیون

آزاده احسانی نژاد<sup>۱\*</sup>- علی عباسپور<sup>۲</sup>- حمیدرضا اصغری<sup>۳</sup>- حمیدرضا صمدلویی<sup>۴</sup>

تاریخ دریافت: ۱۳۹۵/۰۳/۱۲

تاریخ پذیرش: ۱۳۹۵/۰۸/۲۷

### چکیده

حل شدن فسفر خاک توسط ریز جانداران حل کننده فسفات و استفاده از مواد آلی در مدیریت حاصلخیزی خاک مناسبتر از کودهای شیمیایی است. به منظور بررسی اثر آسپرژیلوس نایجر و کود سبز بر فراهمی فسفر خاک آزمایشی به صورت فاکتوریل در قالب طرح بلوکهای کامل تصادفی با ۱۰ تیمار و سه تکرار طی یک دوره ۷۰ روزه و به صورت انکوباسیون انجام شد. تیمارهای آزمایشی عبارتند از: C: شاهد ، AS: آسپرژیلوس نایجر ، A: کود سبز ، S: ساکارز ، P: سنگ فسفات ، A: As+P+A ، As+P+S ، As+P ، As+S ، As+P+A ، pH، هدایت الکتریکی، فسفر قابل جذب و محلول در خاک اندازه گیری شدند. نتایج نشان داد در طول زمان با به کارگیری تیمارها pH خاک کاهش و هدایت الکتریکی، فسفر محلول و فسفر قابل دسترس خاک افزایش یافته است. بیشترین فسفر محلول و قابل دسترس در تیمار As+P+A مشاهده شد بطوری که فسفر محلول را ۵۸ درصد و فسفر قابل دسترس خاک را ۴۳ درصد افزایش داد. نتایج حاصله مؤید آن است که استفاده از ریز جانداران حل کننده فسفات و مواد آلی می تواند موجب افزایش اتحال فسفر خاک گردد.

**واژه‌های کلیدی:** قارچ حل کننده فسفات، اسیدآلی، سنگ فسفات، فسفر، قارچ حل کننده فسفات، ماده آلی

### مقدمه

اصلی کاهش قابلیت جذب فسفر در خاک به شمار می‌رود (۱۸). جلالی و کلاهچی (۱۲) نشان دادند زمانی که کود فسفر به خاک افروده می‌شود، بخشی از آن باعث افزایش فسفر محلول و مابقی رسوب می‌نماید و با قدرت زیاد در خاک ثبیت می‌شود که به آسانی با فسفر محلول به تعادل نمی‌رسد. جاوید و روویل (۱۳) در مطالعه اثر خوابانیدن بر قابلیت عصاره‌گیری فسفر گزارش کردند که بعد از گذشت ۴۵ تا ۹۰ روز تا ۸۰ درصد از فسفر مصرفی به صورت غیر قابل جذب درآمده و قابل عصاره‌گیری به روش اولسن نیست.

معایب کودهای شیمیایی و هزینه بالای تولید آنها همچنین صدمات زیست محیطی ناشی از مصرف آنها باعث شده که تولید کودهای زیستی و استفاده از منابع جایگزین در مقایسه با مصرف کودهای شیمیایی از منافع اقتصادی و زیست محیطی فراوانی برخوردار باشد. کودهای بیولوژیک علاوه بر صرفه اقتصادی باعث پایداری منابع خاک، حفظ توان تولید در دراز مدت و جلوگیری از آلودگی آبهای سطحی و زیرزمینی می‌گردند (۱۱).

دخلات ریز جانداران در افزایش حل پذیری فسفاتهای معدنی، در دهه اول قرن بیستم شناخته شد و از آن زمان تاکنون مطالعات زیادی در این باره انجام شده است. این ریز جانداران از مکانیزم‌های متفاوتی برای افزایش اتحال ترکیبات فسفر خاک استفاده می‌کنند که برای

فسفر یکی از عناصر غذایی پر نیاز موجودات زنده است که از نظر اهمیت غذایی در گیاهان پس از نیتروژن در درجه دوم این فسفر جزیی از پروتئین یاخته بوده و به عنوان بخشی از پروتئین هسته، غشاء یاخته ای و اسیدهای نوکلئیک نقشی گیاهان افزایش می‌دهد. هنگامی که این عنصر به مقدار کافی عرضه شود کیفیت بعضی از میوه‌ها، علوفه مرتعی، سبزی‌ها و غلات بهتر می‌شود و مقاومت گیاه در برابر بیماری‌ها نیز افزایش می‌یابد (۱۷، ۲۶، ۸).

فسفر در بیشتر خاکها با کلسیم و به ندرت با آهن و آلومینیوم تشکیل کمپلکس می‌دهد به دلیل ظرفیت بالای خاکها برای ثبیت فسفر، تحرک آن در خاک در مقایسه با سایر عناصر بسیار کم است. در خاکهای آهکی رسوب فسفر به صورت فسفات کلسیم، عامل

۱- دانشجوی سابق کارشناسی ارشد، دانشکده کشاورزی، دانشگاه صنعتی شاهرود  
(\*)- نویسنده مسئول: Email: Azadeh.ehsani.az@gmail.com

۲- دکتری خاک‌سنجی، دانشیار دانشکده کشاورزی، دانشگاه صنعتی شاهرود

۳- دکترای زراعت، دانشیار دانشکده کشاورزی، دانشگاه صنعتی شاهرود

۴- دکتری بیوتکنولوژی مواد غذایی، استادیار دانشکده کشاورزی، دانشگاه صنعتی شاهرود

آلی فسفر بویژه اسید فیتیک اشغال شود. تغییر بار سطحی کلؤیدهای خاک در کاهش جذب فسفر در خاک و افزایش فراهمی آن در خاک می باشد. بنابراین مواد آلی با بهبود خصوصیات فیزیکی و شیمیایی خاک و ممانعت از تثبیت فسفر در خاک قابلیت جذب فسفر در گیاه را افزایش می دهد. هدف از این آزمایش بررسی تأثیر قارچ آسپرژیلوس نایجر و مواد آلی بر افزایش انحلال فسفر خاک بود.

### مواد و روش‌ها

نمونه برداری خاک در اردیبهشت ماه ۱۳۹۳ از شهرستان شاهروود از عمق ۰ تا ۳۰ سانتی متری خاک انجام شد. نمونه‌های خاک پس از خشک شدن در مجاورت هوا، با چکش چوبی کوییده و از الک ۲ میلی متری عبور داده شدند. مقداری از خاک جهت انجام تجزیه‌های فیزیکی و شیمیایی (جدول ۱) و بقیه جهت آزمایشات انکوباسیون مورد استفاده قرار گرفت. اندازه‌گیری اسیدیته خاک با pH متر بر روی عصاره ۱:۵ و هدایت الکتریکی با استفاده از دستگاه هدایت سنج بر روی عصاره ۱:۲/۵ اندازه گیری شد.

قارچ آسپرژیلوس نایجر از کلکسیون گروه گیاهپژوهشکی دانشگاه صنعتی شاهروود تهییه و در محیط کشت عصاره مالت آگار کشت داده شده شد و ۷ روز بعد از کشت، قارچ را از محیط کشت جدا کرده بدین صورت که هر پتی دیش حاوی قارچ آسپرژیلوس نایجر با ۲۰۰ میلی لیتر آب مقطر استریل مخلوط و به تیمارهای مورد نظر افزوده شد. این آزمایش به صورت فاکتوریل در قالب طرح بلوکهای کامل تصادفی با ۱۰ تیمار و هر تیمار در ۳ تکرار انجام شد.

نمونه می‌توان به اسیدی شدن و کلاته شدن اشاره کرد. باکتری‌ها، قارچ‌ها و اکتینومیسیت‌ها از جمله این ریزجانداران هستند که باعث افزایش حلالیت فسفر می‌شوند. گونه‌هایی از ریزجانداران که قادر به رهاسازی فسفر از منابع نامحلول هستند شامل باسیلوس، سودوموناس، پنیسیلیوم و آسپرژیلوس نایجر می‌باشند. ریزجانداران حل کننده فسفات با تولید اسیدهای معدنی (اسیدهای کربنیک و سولفوریک)، اسیدهای آلی (سیتریک، بوتیریک، اگزالیک، مالونیک، لاکتیک و غیره) و تولید آنزیم فسفاتاز باعث انحلال فسفات معدنی و آلی می‌شوند (۳۰). قارچ آسپرژیلوس نایجر نیز با تولید متابولیتها و اسیدهای آلی باعث کاهش pH و در نتیجه فراهمی فسفر در خاک می‌شود (۲۸).

اثر اضافه نمودن مواد آلی به خاک نیز باعث بهبود خصوصیات فیزیکی و شیمیایی خاک می‌شود. استفاده از مواد آلی نیز باعث افزایش واکنش پذیری خاک فسفات و فراهمی بیشتر فسفر می‌شود. در جین تجزیه مواد آلی، فعالیت میکروبی افزایش می‌باید و در نتیجه مقدار زیادی اسیدهای آلی و مواد هومیکی تولید می‌شود و باعث اسیدی شدن خاک فسفات و فراهمی فسفر می‌شود (۲۸). چن و همکاران (۶) تأثیر کاربرد کمپوست را در دو نوع خاک رسی لومی و سیلتی لومی مورد بررسی قرار دادند، کمپوستهای بکار رفته کمپوست کود گاوی، کود خوکی و کمپوست کاه بود. نتایج نشان داد در هر سه نوع کمپوست میزان تثبیت فسفر در خاک کاهش یافت. در این همکاران کمپوست کاه بیشترین قابلیت را در کاهش تثبیت فسفر در خاک داشت. آنها گزارش کردند که احتمالاً آهن، الومینیوم و کلسیم با اسیدهای هومیک و اسیدهای آلی که در اثر تجزیه مواد آلی آزاد شدند ترکیب شده و بنابراین جذب و تثبیت فسفر در خاک کاهش می‌باید، احتمال دیگر این است که سایتهای جذب فسفر بوسیله ترکیبات

جدول ۱- برخی خصوصیات فیزیکی و شیمیایی خاک مورد استفاده

Table 1- Selected physical and chemical properties of Soil used

بافت خاک soil Texture	pH	EC (dS/m)	Ps (mg/l)	فسفر قابل دسترنس Pa (mg/kg)	ماده آلی (درصد) T.N.V	فسفر قابل دسترنس mg/kg (درصد)
لوم	8.17	0.21	0/34	24/11	0/90	26/8

Available phosphorus : فسفر محلول Soluble phosphorus : درصد آهک Total Neutralizing Value

جدول ۲- برخی از خصوصیات سنگ فسفات مورد استفاده

Table 2- Selected properties of Rock phosphate used

pH	EC (dS/m)	Pa (%)	Ps (%)
5/75	0/91	37/5	0/16

جدول ۳- تیمارهای مورد استفاده

Table 3- Treatments used

C شاد	As+ A <i>Aspergillus niger + Green manure</i>
control آسپرگیلوس نایجر	As+S <i>Aspergillus Niger + Sucrose</i>
Aspergillus Niger آسپرگیلوس نایجر	Aspergillus Niger + Sucrose
کود سبز <sup>A</sup> Green manure	As+P <i>Aspergillus niger + Rock phosphate</i>
Sاساکارز Sucrose	As+P + S <i>Aspergillus niger + Rock phosphate + Sucrose</i>
Pسنگ فسفات Rock phosphate	As+P + A <i>Aspergillus niger + Rock phosphate + Green manure</i>

است که نشان دهنده ایجاد شرایط مناسبتر در طول زمان برای تأثیر تیمارها بوده است. pH سوسپانسیون ۱ به ۲/۵ خاک به آب در نمونه شاهد برابر ۸/۱۷ می باشد (جدول ۱) که نشان دهنده قلیایی بودن خاک است. در تیمار شاهد مقدار کاهش pH در طول زمان نگهداری ۷۰ روز بسیار جزئی است که ممکن است به خاطر تجزیه مواد آلی (روز) باشد. با توجه به شکل (۱) بیشترین تغییرات pH مربوط به تیمار (As + A) و در دوره زمانی ۳۵ تا ۷۰ روز می باشد. این تیمار در انتهای زمان انکوباسیون در مقایسه با تیمار شاهد (C) ۰/۵۹ واحد کاهش داشته است. این در حالی است که تیمارهای آسپرگیلوس نایجر (As) و کود سبز (A) به تنهایی تأثیر کمتری روی pH داشته اند.

معمولًا با تجزیه کود سبز و آزاد شدن دی اکسید کربن و اسیدهای آلی، pH خاکهای قلیایی بتدریج کاهش می یابد. در آزمایش انکوباسیونی که در یک دوره ۱۰ روزه انجام شد قارچ آسپرگیلوس نایجر باعث کاهش pH در طول این دوره شد بطوری که قارچ آسپرگیلوس نایجر توانست pH را از ۵ به ۳ برساند (۴). زرואل و همکاران (۳۶) بیان کردند استفاده از قارچ آسپرگیلوس نایجر باعث کاهش قابل توجهی در pH می شود و این کاهش در روزهای آخر انکوباسیون بدلیل رشد بیشتر زیست توده قارچ افزایش می یابد. پس از تیمار شاهد به ترتیب ساساکارز و کود سبز کمترین کاهش pH را در طول ۷۰ روز داشته است. علت تأثیر کم مواد آلی بدلیل کند بودن سرعت تجزیه آن بوده است. مواد آلی حاوی اسیدهای ضعیف آلی می باشد که افزودن مستقیم این مواد به خاک نیز باعث ایجاد تغییرات خیلی کم در واکنش خاک می شود (۲). تیمار آسپرگیلوس نایجر + ساساکارز (As+S) توانست pH خاک را در پایان دوره نسبت به شاهد (C) ۰/۴۶ واحد کاهش دهد و این در حالی است که تیمارهای آسپرگیلوس نایجر (As) و ساساکارز (S) به تنهایی pH خاک را کمتر کاهش دادند. تحقیقات نشان داده است که در حضور یک منبع مناسب کربن، بعضی از باکتریها و قارچها قادر به تولید اسیدهای آلی با وزن مولکولی کم می باشند که باعث کاهش pH محیط می شوند

در این آزمایش، نمونههای ۵۰ گرمی از خاک در ۳ تکرار توزین و به داخل ظروف پلاستیکی منتقل و سپس تیمارهای مربوطه به آنها اضافه و به طور کامل با خاک مخلوط شد. رطوبت خاک داخل ظروف با آب مقطر سترون به حد ۶۰ درصد ظرفیت زراعی رسانده شد و بعد از توزین و یادداشت وزن آنها، درب ظروف را بسته و به منظور تبادل هوای داخل ظروف با اتمسفر، چند سوراخ خیلی ریز بر روی درب ظروف نمونهها ایجاد گردید. ظروف حاوی نمونهها در دمای اتاق و به مدت ۱۰ هفته نگهداری شدند. با توزین مداوم ظروف، مقدار کاهش رطوبت خاکها با افزودن آب مقطر جبران گردید. در فواصل زمانی ۰/۵۱، ۰/۳۵، ۰/۲۱، ۰/۷ روز نمونهها برداشته و جهت انجام تجزیهها هوا خشک، کوبیده و آماده شد و بعد از گذراندن از الک ۲ میلی متري pH EC و فسفر محلول خاک در عصاره ۱/۵ و مقدار فسفر قابل دسترس به روشن السن توسط دستگاه اسپیکتروفوتومتر اندازه گیری شد (۱۹). کلیه دادههای به دست آمده از آزمایشات با استفاده از نرم افزار C-STAT MSTAD انجام شد. برای رسم نمودارها و شکلها از نرم افزار Excel استفاده شد و مقایسه میانگینها با آزمون حداقل اختلاف معنی دار (LSD) و در سطح ۵ درصد انجام گرفت.

## نتایج و بحث

### اثر تیمارها و زمان نگهداری بر pH خاک

نتایج تجزیه واریانس دادهها (جدول ۳) اثرات تیمار و زمان و همچنین اثر متقابل تیمار در زمان را برای pH در سطح احتمال ۱ درصد معنی دار نشان می دهد. شکلها (۱) و (۲) اثر تیمارها بر pH خاک و تغییرات آن در طول زمان نگهداری را نشان می دهد. تیمارها در دو شکل رسم گردیده است. در طول زمان با به کارگیری تیمارها pH خاک کاهش یافته است، میزان کاهش و تغییرات pH تیمارها به زمان متغیر بوده به طوری که با گذشت زمان pH بسته به نوع تیمارها به میزان بیشتری نسبت به دوره زمانی قبلی کاهش یافته

آسپرژیلوس نایجر + ساکارز (As+S) کمترین pH را نسبت به تیمار سنگ فسفات (P) داشته اند. ولی بطور کلی تیمارها تأثیر کمتری در کاهش pH در مقایسه با تیمارهای بدون سنگ فسفات داشته اند. ناریانسامی و بیسووا (۲۱) عنوان کردند که در جریان فرآیند کمپوست شدن و تجزیه مواد آلی مقداری دی اکسید کربن متضاعد می شود و در محیط تولید اسید کربنیک می کند و این اسید ضعیف موجب کاهش pH، انحلال خاک فسفات و افزایش فراهمی فسفر در خاک فسفات می شود و در نتیجه کارآبی خاک فسفات افزایش می یابد. شیبو و همکاران (۲۷) دریافتند که آسپرژیلوس نایجر به تنها یابی قادر به کاهش pH خاک می باشد که بهترین درجه حرارت برای فعالیت قارچ ۲۰ درجه سانتی گراد می باشد. تحقیقات زیائو و همکاران (۳۳) نیز نشان داد که استفاده از آسپرژیلوس نایجر و سنگ فسفات سبب کاهش معنی دار pH، افزایش فسفر محلول شد. آنها کاهش pH را عمدهاً به افزایش تولید اسید گلوکونیک توسط قارچ نسبت دادند.

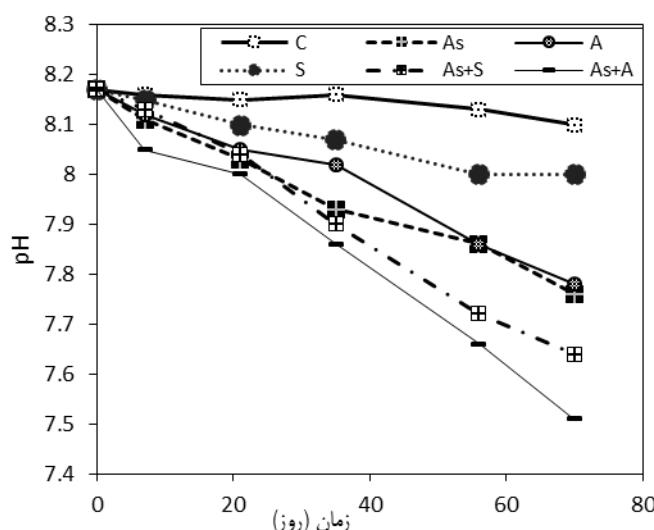
(۲۴). حضور ساکارز همراه با قارچ آسپرژیلوس نایجر منجر به رشد بیشتر قارچ، تولید اسید سیتریک بیشتر و در نتیجه کاهش بیشتر pH خاک می شود. کارم و همکاران (۱۶) بیان کردند هرچه منبع کربن بیش تری در اختیار قارچ آسپرژیلوس نایجر باشد تولید اسید سیتریک بیش تری می کند. آنها دریافتند که از بین منابع کربن، ساکارز تاثیر بیش تری می دارد.

شکل (۲) نشان می دهد که کاربرد تیمارها باعث کاهش pH خاک نسبت به تیمار سنگ فسفات (P) شده است. بیشترین تغییرات pH با مقدار ۱/۱ واحد نسبت به تیمار سنگ فسفات مربوط به تیمار آسپرژیلوس نایجر + سنگ فسفات + کود سبز (As+A+P) است که این کاهش می تواند مربوط به آزاد شدن اسیدهای آلی حاصل از تجزیه مواد آلی و اسیدهای آلی تولید شده توسط قارچ حل کننده فسفات باشد. لازم بذکر است که افزودن سنگ فسفات با pH برابر ۵/۷۵ نیز سبب کاهش pH خاک می گردد. بعد از تیمار فوق تیمار

جدول ۴- نتایج تجزیه واریانس مربوط به برخی خصوصیات شیمیایی خاک  
Table 4-Analysis of variance on some soil chemical properties

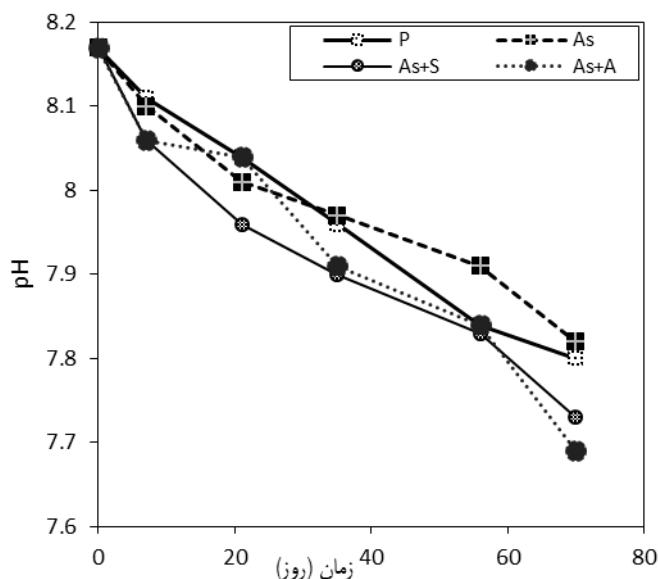
منابع تغییرات Source	درجه آزادی degree of freedom	میانگین مربعات MeanSquare					
		pH	EC	فسفرقابل دستررس Ps	فسفر محلول Pa	فسفرقابل دستررس Ps	فسفر محلول Pa
تیمار Treatment	9	**0/13	**0/23	**0/115	**39/37		
زمان Time	4	**0/53	**1/49	**0/316	**92/14		
زمان × تیمار Treatment* Time	36	**0/013	**0/021	**0/006	**4/48		
خطا Error	98	0/011	0/005	0/001	0/09		

\*\* indicating a significant at the probable level of 1%



شکل ۱- اثر تیمارها و زمان نگهداری بر pH خاک بدون کاربرد سنگ فسفات

Figure 1- Effect of the treatments and incubation time on soil pH with out the use of rock phosphate



شکل ۲- اثر تیمارها و زمان نگهداری بر pH خاک همراه با کاربرد سنگ فسفات

Figure 2- Effect of the treatments and incubation time on soil pH with the use of rock phosphate

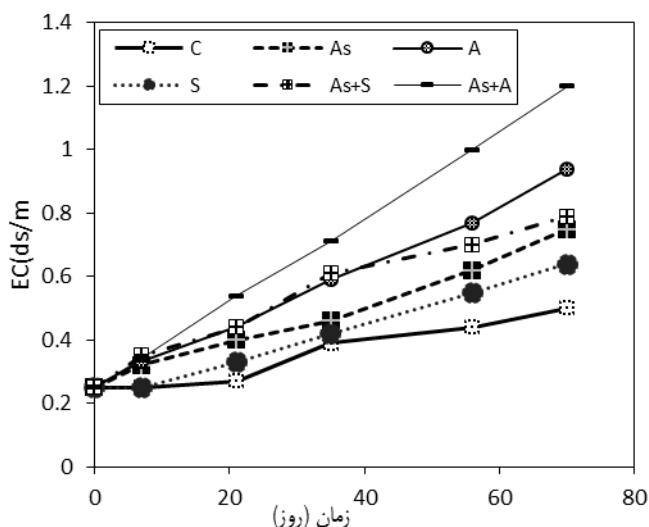
را عمدتاً به دلیل افزایش غلظت یون نیترات (اکسایش یون آمونیوم) معرفی کردند. با توجه به شکل (۴) استفاده از سنگ فسفات تأثیر بیش تری در افزایش هدایت الکتریکی خاک نسبت به تیمارهای فقد سنگ فسفات داشته است، بطوریکه بیشترین میزان هدایت الکتریکی در تیمار آسپرژیلوس نایجر + کود سبز + سنگ فسفات (As+A+P) مشاهده شد که توانست هدایت الکتریکی خاک را طی این دوره ۷۰ روزه ۹/۶۰ دسی زیمنس بر متر افزایش دهد. طبیعی است که این افزایش بدلیل هدایت الکتریکی بالای سنگ فسفات می باشد (جدول ۲).

**اثر تیمارها و زمان نگهداری بر فسفر محلول خاک**  
نتایج تجزیه واریانس داده ها (جدول ۳) نشان داد که اثرات تیمار و زمان و همچنین اثر متقابل تیمار و زمان را برای هدایت الکتریکی در سطح سطح ۱ درصد معنی دار نشان می دهد. شکل های (۳) و (۴) اثر تیمارها بر هدایت الکتریکی خاک و تغییرات آن در طول زمان نگهداری نمونه ها را نشان می دهد. شکل (۳) نشان می دهد در طول زمان نگهداری، هدایت الکتریکی افزایش یافته که بسته به تیمارها این افزایش متفاوت است. با توجه به شکل تیمار آسپرژیلوس نایجر + کود سبز (As+A) هدایت الکتریکی خاک را در دوره ۷۰ روزه در مقایسه با تیمار شاهد (C) ۰/۷۰ دسی زیمنس بر متر افزایش داده است. با اعمال تیمار قارچ آسپرژیلوس نایجر(As) به کود سبز (A) مشاهده می شود که هدایت الکتریکی به مقدار بیشتری نسبت به تیمار کود سبز افزایش داشته است که دلیل آن دخالت قارچ آسپرژیلوس نایجر در تجزیه کود سبز و آزاد سازی عنصر موجود در آن می باشد. لازم ذکر است که این افزایش طی روزهای ۵۶ تا ۷۰ بیش تر بوده است.

لازمه افزایش هدایت الکتریکی توسط کود سبز تجزیه آن و آزادسازی عنصر موجود در آن است که این پروسه زمان بر است. افزایش هدایت الکتریکی خاکها به دلیل ترکیبات معدنی موجود در کود سبز است. ضمن اینکه با تجزیه کود سبز، عنصر معدنی موجود در بخش آلی بصورت یون آزاد می شود که سبب افزایش غلظت یون های محلول و در نتیجه افزایش هدایت الکتریکی خاک می گردد. نتایج مشابهی نیز بوسیله تحقیقات کارتیکیان و همکاران (۱۵) گزارش شده است. آنها دلیل افزایش هدایت الکتریکی در اثر کاربرد کود گاوی

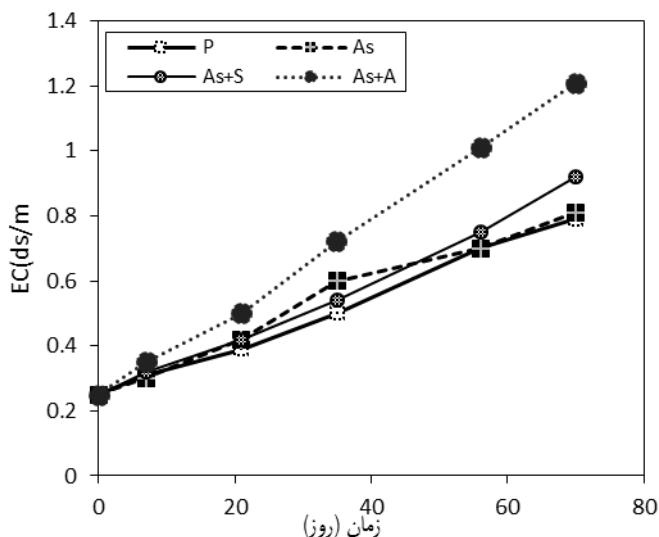
فسفر محلول نیز بعد از شاهد (C) مربوط به تیمار ساکارز (S) و به مقدار ۴/۹ میلی گرم بر لیتر بود.

شدن فسفر دارند، تأثیر مثبت مواد آلی می‌تواند به دلیل فراهم شدن شرایط بهتر برای ریز جانداران حل کننده فسفات باشد. کمترین مقدار



شکل ۳- اثر تیمارها و زمان نگهداری بر هدایت الکتریکی خاک بدون کاربرد سنگ فسفات

Figure 3- Effect of the treatments and incubation time on soil electrical conductivity with out the use of rock phosphate



شکل ۴- اثر تیمارها و زمان نگهداری بر هدایت الکتریکی خاک همراه با کاربرد سنگ فسفات

Figure 4- Effect of the treatments and incubation time on soil electrical conductivity with the use of rock phosphate

شود. در حین تجزیه مواد آلی، فعالیت میکروبی افزایش می‌یابد و در نتیجه مقدار زیادی اسیدهای آلی و مواد هویمیکی تولید می‌شود و باعث اسیدی شدن خاک فسفات و فراهمی فسفر می‌شود (۲۸). اشبورم و همکاران (۲۹) نشان دادند که در اثر اضافه کردن اسیدهای آلی یافت شده در تراوشتات ریشه گیاهان (اسیدهای سیتریک، اگرالیک و مالیک) به یک خاک آهکی، در شرایط کمبود فسفر، فراهمی فسفر افزایش یافت.

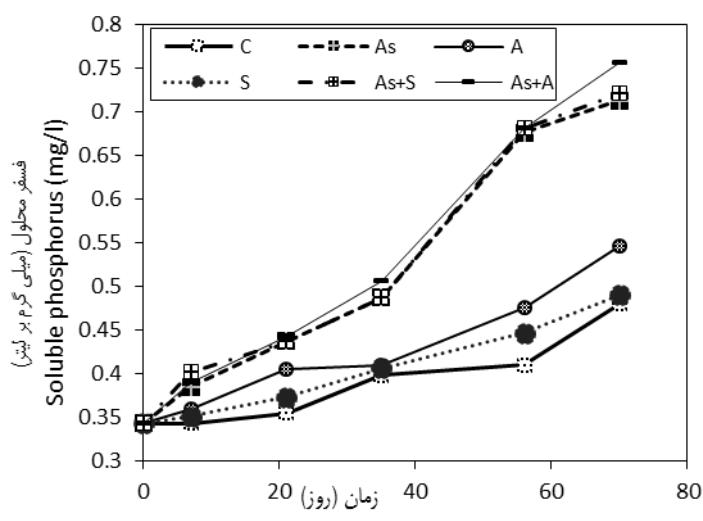
شکل (۶) نشان می‌دهد که با اعمال سنگ فسفات به خاک فسفر

کاسی (۱۹) توانایی بزرگدازی در افزایش فسفر محلول در آب در محیط‌های حاوی سنگ فسفات و محیط جامد حاوی تری کلسیم فسفات را با یکدیگر مقایسه کردند. نتایج نشان داد که تلقیح محیط‌های فوق با باکتری و قارچ میانگین مقدار فسفر محلول در آب را در طول مدت زمان ۸ روز تقریباً دو برابر افزایش داد و pH نیز کاهش چشمگیری داشت. اثر اضافه نمودن مواد آلی به خاک نیز باعث بهبود خصوصیات فیزیکی شیمیایی خاک می‌شود. استفاده از مواد آلی نیز باعث افزایش واکنش پذیری خاک فسفات و فراهمی بیشتر فسفر می‌شود.

(۲۵) انجام شد، اثر قارچ بر فراهمی فسفر با منابع مختلف خاک فسفات مورد بررسی قرار گرفت. در این آزمایش تولید اسید سیتریک موجب کاهش pH و افزایش غلظت فسفر محلول در آب از خاک فسفات شد و در اکثر تیمارها روند کاهش pH و افزایش فسفر محلول در آب گزارش شد.

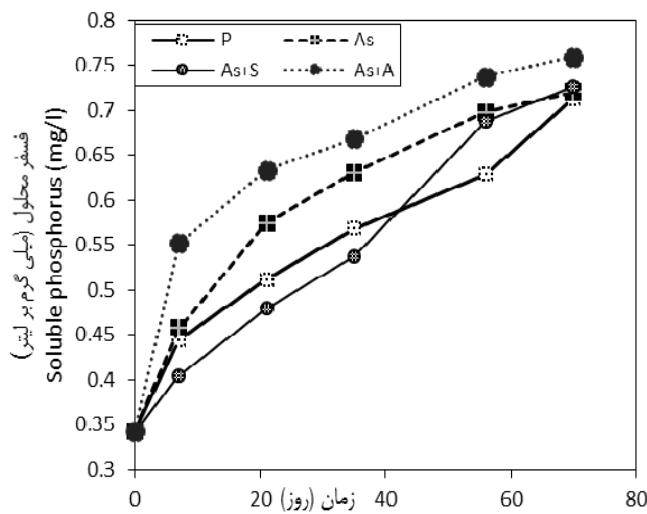
**اثر تیمارها و زمان نگهداری بر فسفر قابل دسترس خاک**  
 نتایج تجزیه واریانس داده‌ها (جدول ۳) نشان داد که اثرات تیمار و زمان و همچنین اثر متقابل تیمار و زمان بر فسفر قابل دسترس خاک در سطح ۱ درصد معنی دار است. شکل‌های (۷) و (۸) اثر تیمارها بر فسفر قابل دسترس خاک و تغییرات آن در طول زمان نگهداری نمونه‌ها را نشان می‌دهد. با توجه به شکل (۷) در طول زمان نگهداری فسفر قابل دسترس خاک افزایش یافته است که در تیمارهای مختلف این افزایش متفاوت بوده است. با توجه به شکل بیش ترین میزان افزایش فسفر قابل دسترس در دوره ۷۰ روزه مربوط تیمار آسپرژیلوس نایجر + کود سبز (As+A) و به مقدار ۳۲/۸۳ میلی گرم بر کیلوگرم بود. این در حالی است که تیمارهای آسپرژیلوس نایجر (As) و کود سبز (A) به تنها ۰/۲۰۲ میلی گرم بر کیلو گرم طی دوره ۷۰ روزه افزایش دهد. لذا این طبیعی است که استفاده از سنگ فسفات تأثیر بیشتری در افزایش فسفر قابل جذب خاک نسبت به تیمارهای فاقد سنگ فسفات داشته باشد، بطوریکه بیشترین فسفر قابل جذب در تیمار آسپرژیلوس نایجر + کود سبز + سنگ فسفات (As+A+P) و به مقدار ۰/۳۵ میلی گرم بر کیلوگرم مشاهده شد.

محلول نسبت به تیمارهای بدون سنگ فسفات افزایش یافته است. که نشان می‌دهد افروزن سنگ فسفات اثرمثبتی در آزادسازی فسفر محلول داشته بطوری که این افزایش در همه تیمارها مشاهده می‌شود ولی در تیمار آسپرژیلوس نایجر + کود سبز + سنگ فسفات (As+A+P) قابل توجه تر بوده است. بطوری که توانست فسفر محلول را در پایان دوره نسبت به سنگ فسفات ۶/۳۱ درصد و نسبت به تیمار شاهد ۵۸ درصد افزایش دهد. وقتی کودهای فسفره با مواد آلی مخلوط می‌شوند باعث افزایش فراهمی فسفر نسبت به کاربرد کودهای فسفره به تنها ی می‌شود. به نظر می‌رسد که در حین تجزیه مواد آلی، اسیدهای آلی و مواد هومیکی تولید می‌شود که باعث کاهش pH و مانع ثبیت فسفر در خاک می‌شوند. بنابراین با کاربرد مواد آلی در خاک فراهمی فسفر معدنی افزایش می‌یابد. ناریانسامی و بیسوواس (۲۱) همچنین عنوان کردند افزودن ماده آلی از طریق کاهش pH و هم به عنوان منبع کربن و محرك رشد میکرووارگانیزم‌ها می‌تواند شرایط را برای افزایش فسفر محلول مطلوب سازد. والن و چانگ (۳۲) بیان کردند که استفاده دراز مدت از مواد آلی باعث نگهداری فسفر با پیوندهای کم انرژی تر شده و قابلیت فراهمی آن در خاک را افزایش می‌دهد. در آزمایشی که جایادی و همکاران (۱۴) بر روی حلایلت سنگ فسفات توسط ریزجانداران حل کننده فسفات انجام دادند، به این نتیجه رسیدند که قارچ آسپرژیلوس نایجر باعث کاهش pH خاک و در نتیجه حلایلت فسفر شد که این کاهش به علت تولید اسیدهای آلی و تنفس ریزجانداران است. ریزجانداران حل کننده فسفات با تولید اسیدهای معدنی (اسید کربنیک و اسید سولفوریک)، اسیدهای آلی (سیتریک، بوتیریک، اگزالیک، لاکتیک) و تولید فسفات‌تاز باعث انحلال فسفات معدنی و آلی می‌شوند (۳۱). در آزمایشی که بوسیله ساگو و همکاران



شکل ۵- اثر تیمارها و زمان بر فسفر محلول خاک بدون کاربرد سنگ فسفات

Figure 5- Effect of the treatments and incubation time on soluble phosphorus with out the use rock phosphate

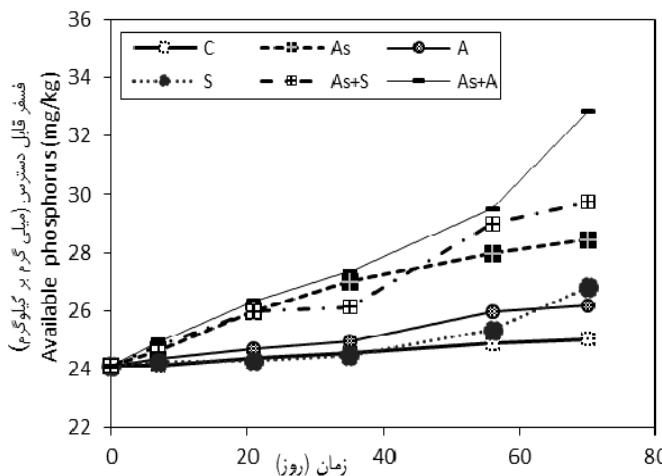


شکل ۶- اثر تیمارها و زمان بر فسفر محلول خاک همراه با کاربرد سنگ فسفات

Figure 6- Effect of the treatments and incubation time on soluble phosphorus with the use of rock phosphate

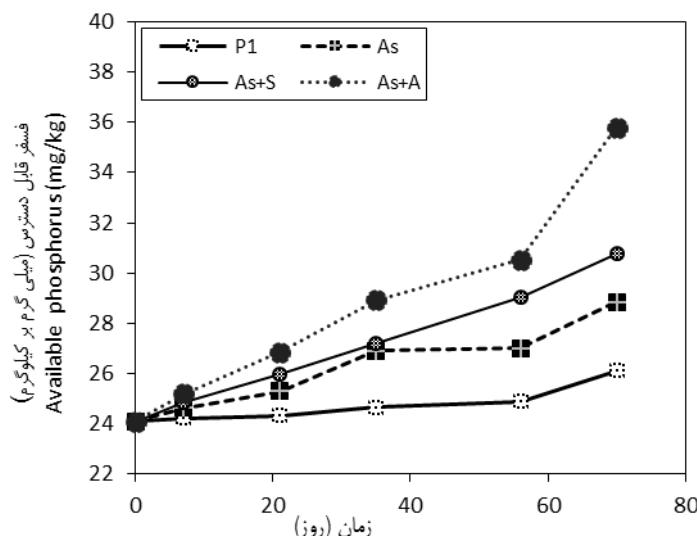
معنی داری مقدار آن افزایش یافت. میزان فسفر کل و فسفر محلول در سیترات و فعالیت آنزیم فسفاتاز قلیایی نیز در حضور تیمار کمپوست افزایش یافته بود. پژوهشگران علت این افزایش را اسیدهای آلی از جمله اسید سیتریک، اسید اگزالیک، اسید تارتاریک دانستند که در ضمن تجزیه مواد آلی تولید می شوند. در مطالعه ۹ ماه خوابانیدن خاک با موادآلی و کودهای شیمیایی (دارای مقادیر یکسان فسفر) مقدار فسفر قابل دسترس در زمان های مختلف در تیمار موادآلی بیشتر از تیمار کودهای شیمیایی بود (۲۰). اسیدهای آلی حاصل از تجزیه موادآلی با جذب بر روی سطوح فسفات های کلسیم و اشغال مکان های فعال به عنوان هسته هایی برای رشد کریستال های جدید از تشکیل این رسوبات جلوگیری می کنند. افزون بر این اسیدهای آلی با ایجاد کمپکس با کاتیون های کلسیم فعالیت این یون ها را کاهش می دهد (۷).

ریز جانداران حل کننده فسفات با معدنی کردن فسفر آلی در خاک از طریق حل کردن فسفات های نامحلول باعث افزایش فراهمی فسفر برای گیاه می شوند (۶). برخی پژوهش ها نشان می دهد که افزودن ماده آلی به خاک باعث افزایش مقدار شکل های فراهم فسفر در خاک می شود (۱۰، ۱۱). گایند (۹) با کاربرد قارچ آسپرژیلوس نایجر بر روی بقایای آلی مختلف نظیر کود مرغی، کود گاوی و کاه و کلش دریافت که فسفر قابل استخراج با بی کربنات سدیم (روشن اولسن) در این تیمارها نسبت به شاهد تا ۳۲ درصد افزایش یافت. ناریانسامی و بیسوساس (۲۱) تأثیر کمپوست را بر فراهمی فسفر از خاک فسفات مورد بررسی قرار دادند. در این آزمایش ۴ نوع خاک فسفات با غلظت کم فسفر انتخاب و با کمپوست کاه برنج (در دو سطح) مخلوط شدند، نتایج این آزمایش نشان داد با افزودن کمپوست میزان فسفر قابل جذب (السن) اندک بود ولی با افزایش زمان انکوباسیون، به طور



شکل ۷- اثر تیمارها و زمان بر فسفر قابل دسترس خاک بدون کاربرد سنگ فسفات

Figure7 - Effect of the treatments and incubation time on available phosphorus with out the use rock phosphate



شکل ۸- اثر تیمارها و زمان بر فسفر قابل دسترس خاک همراه با کاربرد سنگ فسفات

Figure 8- Effect of the treatments and incubation time on available phosphorus with the use rock phosphate

میرسد که قارچ آسپرژیلوس نایجر و کود سبز توان حل کردن فسفر خاک را دارند و میتوان از آنها در خاکهایی که مقدار فسفر کل بالای داشته اما قابل دسترس برای گیاهان نمیباشد استفاده نمود. به هر حال نیاز است تا یک آزمایش گلدنی نیز صورت گیرد و با آزمایش انکوباسیون مقایسه گردد تا بتوان نتایج بهتری را بدست آورد. در مورد تأثیر قارچ آسپرژیلوس نایجر بر فسفر خاک نیز در خاکهای مختلف از نظر شوری و pH و تعیین وضعیت بقاء آن پس از برداشت محصول نیز تحقیقاتی صورت گیرد.

### نتیجه گیری کلی

نتایج این مطالعه نشان داد که استفاده از ریز جانداران حل کننده فسفات و مواد آلی باعث کاهش معنی دار pH و افزایش هدایت الکتریکی، فسفر محلول و فسفر قابل دسترس خاک شد. بطوری که بیشترین فسفر محلول و قابل دسترس خاک در تیمار A: As+P + A برابر با آسپرژیلوس نایجر + سنگ فسفات + کود سبز مشاهده شد که توانست فسفر محلول و قابل دسترس را به ترتیب نسبت به شاهد به ترتیب ۵۸ درصد و ۴۳ درصد افزایش دهد. این نتایج اهمیت مواد آلی و قارچ آسپرژیلوس را در آزاد سازی فسفر خاک نشان داد به نظر

### منابع

- 1-Abbaspour A., and Golchin A. 2011. Immobilization of heavy metals in a contaminated soil in Iran using di-ammonium phosphate, vermicompost and zeolite. Environ Earth Sci 63:935–943.
- 2-Ajudanzadeh M. 2005. Thesis "Effect of organic materials and different levels of quality, the physicochemical properties of soil and yield of potatoes", University of Zanjan. (in Persian)
- 3-Biyabanaki F., and Hossin pour A. 2007. P Release kinetics and correlation coefficient of kinetic models with some soil and vegetation indices in soils of Hamadan. journal of Science and Technology of Agriculture and Natural Resources, number 42(B) , 491-503P.(in Persian)
- 4-Bojinova D., Velkova R., and Ivanova R. 2008. Solubilization of Morocco phosphorite by *Aspergillus Niger*. Bioresource Technology 99: 7348–7353.
- 5-Chen Y.P., Rekha P.D., Arunshen A.B., Lai W.A., and Young C.C. 2006. Phosphate solubilizing bacteria from subtropical soil and their tricalcium phosphate solubilizing abilities. Appl. Soil Ecol. 34:33-41.
- 6- Chen J., Weng Y. E., and Wang Y. P. 1994. Effects of organic fertilizers addition on P sorption characteristics of soils. Journal of Chinese Agricultural Chemical Society 32 (3): 332-346.
- 7-Cooperband L. R., and Good L.W. 2002. Biogenic phosphate minerals in manure: Implications for phosphorus loss to surface waters. Environmental Science Technology 36:5075-5082.
- 8-Fageria N. K. 2009. The use of nutrients in plants. Taylor & Francis Group, CRC Press, 430p.
- 9-Gaind S. 2014. Effect of fungal consortium and animal manure amendments on phosphorus fractions of paddy-straw compost. International Biodeterioration & Biodegradation, Volume 94, October 2014, Pages 90-97.
- 10-Gale P. M., Mullen M. D., Cieslik C., Tyler D. D., Duck B. N., Krishner M., and McClure J. 2000. Phosphorus

- distribution and availability in response to dairy manure applications. *Commun. Soil Sci. Plant Anal.* 31:553-565.
- 11- Ghorbani H. 2007. A review of bio-fertilizers in Iran and their role in protecting the environment and public health. Pages 202 to 217. Iran is the second national conference on ecological agriculture. Gorgan. (in Persian)
- 12- Jalali M., and Kolahchi Z. 2005. Phosphorus in the soil by adding different amounts of phosphorus in soils of Hamadan province. *Journal of Soil and Water Sciences*, Volume 19, Number 1.pp 53 to 60. (in Persian)
- 13- Javid S., and Rowell D.L. 2002. A laboratory study of effect of time and temperature on the decline in Olsen P following phosphate addition to calcareous soils. *Soil Use Management* 18: 127- 134.
- 14-Jayadi M., and Baharuddin I. B. 2013. In vitro selection of rock phosphate solubility by microorganism from Ultisols in South Sulawesi, Indonesia. *American Journal of Agriculture and Forestry*. 1(4):6873.
- 15-Karthikeyan K.G., Kalbasi M., and Miller P.S. 2005. Nitrogen and solution dynamics in soils receiving chemically treated dairy manure. *Trans. ASAE* 48:601-610.
- 16- Kareem S. O., Akpan I., and Alebiowu O. O. 2010 "Production of citric acid by *Aspergillus niger* using pineapple waste Malaysian". *Journal of Microbiology*, Vol 6(2) 2010, pp. 161-165.
- 17-Khoshgoftarmash M.A. 2007. The relative effectiveness of different amounts of phosphorus in corn (*Zea mays L*), A.H. (2007) Principles of plant nutrition ", printing, Isfahan University Press, 462 p. (in Persian)
- 18- Kovar JL., and Barber V. 1998. Phosphorus supply characteristics of 33 soils as influenced by seven rates of phosphorus addition. *Soil Science Society of American Journal* 52: 160-165.
- 19- Kucey R.M., Janzen H.H., and Leggett M.E. (1989) "Microbially mediated increases in plant-available phosphorus". *Advances in Agronomy* 42:199-228.
- 20-Laboski C. A. M., and Lamb J. A. 2003. Changes in soil test phosphorus concentration after application of manure or fertilizer. *Soil Sci. Soc. Amer. J.* 67:544-554.
- 21-Naryanasamy G., and Biswa D.S. 2006. Rock phosphate enriched compost: An approach to improve low-grade Indian rock phosphate. *Bioresource Technology*, 97(18):2243-2251.
- 22- Olsen S. R., Cole C. V., Watanabe F. S., and Dean L. A. (1974)."Estimation of available phosphorus in soils by extraction with sodium bicarbonate". United States Department of Agriculture Circular.939: 1-19.
- 23-Ramaekers L., Remans R., Rao I. M., Blair M. W., and Vanderleyden J. 2010. Strategies for improving phosphorus acquisition efficiency of crop plants: Review. *Field Crops Research*, Elsevier, pp 1-8.
- 24- Rees R. M., Ball B. C., Campbell C. D. and Watson C. A. (2001) "Sustainable management of soil organic matter". British Society of Soil Science. CAB pub.
- 25-Sago C.I., Ando T., Kouno K., and Nagaoka T. 1998. Relative importance of porotons and solution calcium concentration in phosphate rock dissolution by organic acid. *Soil Science* 44:617-625.
- 26-Salardini A. 2009. Soil fertility ", Eighth Edition, published by Tehran University, Tehran.
- 27-Shiv M., Lal S., Sanjay K., Purnima S., Paras N.A., and Rasik R. 2011. Phosphate solubilizing ability of two Arctic *Aspergillus Niger* strains. *Polar Research* 30.
- 28-Stamford N.P., Silva J. A., Freitas A. D. S., and Araujo Filho J. T. 2002. Effect of sulphur inoculated with Acidithiobacillus in a saline soil grown with Leucena and mimosa tree legumes. *Bioresource Technology* 81: 53-59.
- 29- Ström L., Owen A.G., Godbold D.L., and Jones D.L. (2005) "Organic acid behaviour in a calcareous soil implications for rhizosphere nutrient cycling". *Soil Biol. Biochem.* 37: 2046–2054.
- 30-Sundara B., Natarayan V., and Hari K. 2001. Influence of phosphorus solubilizing bacteria on soil available Pstatus and sugarcane development on a tropical Vertisol. *Proc. Interaction Soc. Sugarcane Technol.* 24: 47-51.
- 31-Vance C., Uhde-Stone C., and Allan D.L. 2003. Phosphorus acquisition and use: Critical adaptations by plants for securing a nonrenewable resource. *New Phytol.* 157: 423-447.
- 32-Whalen J. K., and Chang C. 2002. Phosphorus sorption capacities of calcareous soils receiving cattle manure applications for 25 years. *Commun. Soil Sci. Plant Anal.* 33:1011-1026.
- 33-Xiao C., Zhang H., Fang Y., and Chi R. 2013. Evaluation for rock phosphate solubilization in fermentation and soil-plant system using a stress-tolerant phosphate-solubilizing *Aspergillus Niger* WHAK1. *Applied Biochemistry and Biotechnology* 169(1): 123-133.
- 34-Zeroual Y., Chadghan R., Hakam A., and Kossir A. 2012. Biosolubilization of Mineral Insoluble Phosphates by Immobilized Fungi (*Aspergillus Niger*) in Fluidized Bed Bioreactor. *J Biotechnol Biomaterial* 2012, S6.



## Effects of *Aspergillus Niger* and Green Manure on Soil Phosphorus Solubility in the Incubation Conditions

A. Ehsani nezhad<sup>1\*</sup>- A. Abbaspour<sup>2</sup>- H. R. Asghari<sup>3</sup>- H.R. Samadlouie<sup>4</sup>

Received: 01-06-2016

Accepted: 17-11-2016

**Introduction:** Phosphor (P) is the second nutrient element after nitrogen mostly required by plant. P is the main component of nucleic acid, phospholipid, ATP and some coenzymes. The effectiveness of phosphate fertilizer application is only about 15% - 20% and 10 – 25%, based on the different references. Rock phosphate (RP) as a source of P is not expensive, but its availability of P is low. Solubility of RP can be increased by phosphate solubilizing microorganisms. Increasing RP solubility by microorganisms is due to the lowering of pH and/or organic acid excretion. Fungi have been reported to possess greater ability to solubilize insoluble phosphates than bacteria. Among the fungal genera with the phosphate solubilization ability, there are *Aspergillus* and *Penicillium*. *Aspergillus Niger* convert insoluble phosphates into soluble forms through the processes of acidification, production of organic acids, production of acid and alkaline phosphatases, and the release of H<sup>+</sup>. These organic acids can either dissolve phosphates as a result of anion exchange or can chelate Ca, Fe or Al ions associated with the phosphates. The aim of this study was to investigate the effect of *Aspergillus Niger* and green manure on soil P solubility in the incubation conditions.

**Materials and Methods:** To investigate the effect of *Aspergillus Niger* and green manure on soil phosphorus availability, an experiment in a completely randomized design with three replications was conducted. The treatments were applied over a period of 70 days and were repeated at 3 incubations. The treatments were included C: control (50 g soil), As: *Aspergillus Niger* (50 ml/ kg), A: Green manure (1% weight of the soil), S: Sucrose (1 g/kg soil), P: Rock phosphate (150 kg/ha), As + A: *Aspergillus niger* + Green manure, As + S: *Aspergillus Niger* + Sucrose, As+P: *Aspergillus niger* + Rock phosphate, As + S + P: *Aspergillus niger* + Sucrose+ Rock phosphate , and As + A + P *Aspergillus niger*+ Green manure+Rock phosphate . Soils were air-dried and crushed to pass through a 2-mm sieve. Treatments were then applied to 50 g of soil and the treated samples were moistened to the field capacity (FC). The moisture of containers was kept near FC soil moisture content throughout the experiment by periodically weighing and replenishing evaporated water. At intervals of 7, 21, 35, 51 and 70 days, the samples were taken and after air drying, pH, EC, available soil phosphorus by Olsen method and soluble phosphorus were measured. The statistical analysis of all data obtained from the experiments was performed using the MSTAT-C software. The mean comparison was performed using Least Significant Difference (LSD) test at 5% level and drawing graphs using Excel software.

**Results and Discussion:** The results showed that all treatments had a significant effect on the measured parameters at 1% probability level. The effect of treatments and incubation Times on soil pH showed that all treatments were able to reduce soil pH. The greatest decrease was observed in *Aspergillus Niger* + Green manure (As + A) treatment that could reduce the pH by 0.59 unit. Usually, green manure decreases soil pH through decomposition and release carbon dioxide and organic acids. *Aspergillus Niger* also reduces pH and thus increases the solubility of soil phosphorus through the production of the metabolites and organic acids and microbial respiration. The effects of the treatments and incubation time on soil electrical conductivity showed that all treatments were able to increase soil electrical conductivity. Most of this increase was related to *Aspergillus Niger*+ Rock phosphate+ Green manure (As +P+ A) treatment .This increase was probably due to inorganic compounds found in green manure. The effects of the treatments and incubation time on soil available phosphorus and solube phosphorus showed that all treatments were able to increase them. Most of the soluble and available phosphorus amounts were observed in As +P+ A treatment and the amounts of increase resulting from this treatment for soluble and available phosphorus were 0/28 mg/l and 10/79 mg/kg, respectively. However, the green manure treatments and aspergillus alone increased soil soluble phosphorus, but with treatment of *Aspergillus Niger* (As) in green manure (A) observed that the amount of phosphorus in the soil solution was further enhanced. Organic acids resulting from the decomposition of organic matter by adsorption

1- Soil Science Department, College of Agriculture, Shahrood University

(\*-Corresponding Author Email: Azadeh.ehsani.az@gmail.com)

2-Associate Professor, College of Agriculture, Shahrood University

3-Associate Professor, Vollege of Agriculture, Shahrood University

4-Assistant Professor, Vollege of Agriculture, Shahrood University

onto calcium phosphate surfaces and occupy the active sites such as nuclei for the formation of these deposits, prevent the growth of new crystals. These organic acids, in addition to the creation of the complex with calcium cations, reduce the activity.

**Conclusions:** The results of this study showed that use of phosphate solubilizing microorganisms and organic matter led to the significant decrease in pH and increase in electrical conductivity, dissolved phosphorus and available phosphorus in soil.. However, to obtain more accurate results, it is better to do a pot experiment as well.

**Keywords:** Green Manure, Organic acids, Phosphate solubilizing fungi, Soil phosphorus