

قدرة بعض سلالات البكتريا العقدية (*R. Leguminosarum*) في اذابة الصخر الفوسفاتي

موفق يونس سلطان نزار مصطفى النعيمي مازن فيصل سعيد
قسم علوم التربة والمياه/ كلية الزراعة والغابات
جامعة الموصل

الخلاصة

نفذت تجربة عاملية بالتصميم العشوائي الكامل (RCBD) معرفة قدرة ثلاث سلالات من بكتريا الرايزوبيا Le_{719} و Le_{726} و Le_{735} في اذابتها للصد ر الفوسفاتي وتأثيرها في درجة التفاعل (pH) ومحتوى البيئة الغذائية من الكالسيوم الذائب. اظهرت النتائج قدرة الصخر الفوسفاتي في اذابتها للصد ر الفوسفاتي معنوياً والمضاف بمعدل ٢٠٠ و ٤٠٠ مايكروغرام. مل⁻¹ وقد تميزت السلالة Le_{719} على بقية السلالات وادى التلقيح البكتيري بهذه السلالة الى زيادة في اذابتها للصد ر الفوسفاتي بنسبة ٩٠% في المعاملتين اعلاه عن المعاملة غير الملقحة وعلى التوالي. اما التلقيح للسلالة Le_{735} فقد حققت زيادة اقل في اذابتها للصد ر الفوسفاتي وبنسبة ٢٠% عن المعاملتين اعلاه. اما التلقيح للصد ر الفوسفاتي المضاف بالنسب اعلاه على التوالي، في حين لم يعطي التلقيح للسلالة Le_{726} زيادة معنوية في قيم الفسفور الذائب وزيادات طفيفة غير معنوية وبنفس الاتجاه فقد رافق اذابة الصخر الفوسفاتي (زيادة الفسفور الذائب) زيادة في محتوى البيئة الغذائية من الكالسيوم الذائب تهيئت السلالة Le_{719} معنوياً عن بقية السلالات اذ بلغ الكالسيوم الذائب فيها ٩٠ ٨١ مايكروغرام. مل⁻¹ تلتها السلالة Le_{735} ٦٤ ١١ مايكروغرام. مل⁻¹، في حين حررت السلالة Le_{726} ٧٩ ٤٩ مايكروغرام. مل⁻¹ بزيادة عن المقارنة (٦٣ ٣٣ مايكروغرام. مل⁻¹) بلغت ٣٣ ١٤٣ ٨٠ ٤٧% وعلى الترتيب. كما اظهرت النتائج حدوث اندفاع في درجة تفاعل البيئة الغذائية (pH) للبيئات الملقحة بالسلالات البكتيرية Le_{719} و Le_{735} و Le_{726} فكانت قيمها ٦ ٢٠٥ ٦ ٤٣ ٦ للبيئات الملقحة بالسلالات الثلاثة اعلاه وعلى التوالي.

المقدمة

يقضي التطور الزراعي الاستفادة المثلى لفعالية احياء التربة الدقيقة في تجهيز النبات ببعض العناصر الغذائية الضرورية كمصدر بديل وريص و من بينياً مقارنةً بالأسمدة الكيميائية. وقد أشار عدد من الباحثين الى دور احياء التربة الدقيقة في زيادة كمية الفوسفات الذائبة إذ تقوم أنواع من بكتريا التربة بدور فعال في اذابة المعادن الفوسفاتية، واصبح معروفاً دور عدد من كائنات التربة الدقيقة وقابليتها في تحويل المركبات الفوسفاتية غير الذائبة إلى اشكال ميسرة للنبات (Toro, 1997) ويقع ضمنها بعض البكتريا للنتروجين الجوي *Rhizobium* إضافة إلى قابلية هذه البكتريا في تثبيت النتروجين بمعيشتها التكافلية مع النبات البقولي وسد احتياجاته بحوالي ٨٠% من النتروجين (Saxena, 1988).

وقد وجد Halder رون (1990) إن بعض سلالات هذه البكتريا لها دوراً مهماً في اذابة الصخر الفوسفاتي الامر الذي شجع لدراسة قدرة بكتريا (*Rhizobium leguminosarum*) لمعرفة قدرة هذه البكتريا في اذابتها للصد ر الفوسفاتية القليلة الذوبان وسد جزء من متطلبات النبات من الفسفور الذائب خصوصاً في الترب الكلسية التي تقوم بتثبيت الفسفور حتى لو أضيفت كأسمدة فوسفاتية كما جاء في Al-Khateeb رون، (1986). واستهدف البحث دراسة إمكانية بكتريا الرايزوبيا في اذابتها للصد ر الفوسفاتي وتجهيز النبات بالفسفور الجاهز وقابليتها في تغيير الوسط الغذائي.

مواد البحث وطرقه

اجريت تجربة بالتصميم العشوائي الكامل (CRD) لدراسة قدرة ثلاث سلالات من تلفة Le_{719} ، Le_{726} و Le_{735} من البكتريا العقدية *Rhizobium leguminosarum* والتي تم الحصول عليها من المركز الدولي للبحوث الزراعية سوريا / حلب (ICARDA) في اذابة الصخر الفوسفاتي في بيئة المانيتول مستخلص الة ميرة البيئة (Yeast Extract Manitol Broth) وذلك باستبدال فوسفات ثنائي البوتاسيوم للبيئات

الجدول (١) والذي يظهر فيه ارتفاع نسبة P_2O_5 عن الصد ر الفوسفاتي غير المعامل (غير مغسول وغير مطحون). وتم تحضير البيئة الغذائية وتوزيعها في دوارق روطية سعة ٢٥٠ مل وبمعدل ١٥٠ مل/دورق واشتملت المعاملات الاتية:
ثمة مستويات من التسميد بالصد ر الفوسفاتي (٠، ٢٠٠، ٤٠٠ و ٤٠٠ مايكروغرام.مل^{-١}).

الجدول (١): التحليل الكيميائي للصد ر الفوسفاتي

الصفة	القيمة	الصفة	القيمة
pH	٨.٠٣	Na ₂ O	٠.٢٣
Ec	١٨.٥ ديسي سيمنز.م ^{-١}	K ₂ O	٠.٥٥
Oxides	%	P ₂ O ₅	٢٥.٠٠
SiO ₂	٠.٧١	F	٢.٤١
Al ₂ O ₃	٠.٦١	Cl	٠.١
Fe ₂ O ₃	٠.٢٤	SO ₃	٢.٥٥
MgO	٠.٤٤	(loss of ignition)L.O.I	١٥.٣٣
CaO	٥٢.٢٢		

بأربع معاملات من التلقيح البكتيري (Le₇₁₉، Le₇₂₆ و Le₇₃₅ ومعاملة بدون تلقيح) وبثمة مكررات لكل معاملة وبهذا أصبح عدد الدوارق الزجاجية $3 \times 4 \times 3 = 36$ دورقاً والجدول (٢) يوضح تفاصيل هذه المعاملات.

أضيف مسحوق الصد ر الفوسفاتي (إمراره - ل من ل قطر ثقبه ٩٠ ميكرون) وبالمستويات السابقة ثم عقرت بالمؤصدة (Autoclave) على درجة حرارة ١٢١ م وضغط ١٥ باوند/انج^٢ لمدة ٢٠ دقيقة. ثم أضيف (١ مل) لكل دورق من اللقاح البكتيري للساعات السابقة وتركت المعاملة الرابعة بدون تلقيح. ثم حضنت جميع الدوارق في الحاضنة الرجاجة على درجة حرارة ٢٨ م لمدة ٢٠ يوم وتم أخذ ١٥ مل من البيئة الغذائية (لكل معاملة) كل (٤) أيام لتقدير كل من الفسفور الجاهز كما ورد في Page (١٩٨٢) باستدام على موليبيدات الامونيوم ammonium molybdate وحمض الاسكوربيك ascorbic acid مع بوتاسيوم انتيمون تترات KSbr لتطوير اللون في مستلصات التربة واستدام جهاز التحليل الطيفي او اللوني spectrophotometer عند طول موجي 882 nm وتقدير

درجة تفاعل البيئة الغذائية (pH) باستدام جهاز الـ pH meter with combined electrode وتقدير الكالسيوم الذائب بطريقة EDTA كما جاء في Richards (١٩٥٤).
حللت النتائج إحصائياً باستدام الحاسبة الإلكترونية بأجراء اختبار دنكن متعدد الحدود وعند درجة احتمالية ٥% (٠) (الراوي، ٩٧٧) وكذلك القيم الإحصائية الأخرى باستدام نظام SAS (٢٠٠١).

الجدول (٢) معاملات التلقيح البكتيري والتسميد الكيميائي في البيئة السائلة

المكررات	التلقيح البكتيري	الفسفور المضاف مايكروغرام.مل ^{-١}
٣ مكررات	غير ملقحة	بدون اضافة
	ملقحة بلس لة Le ₇₁₉	
	ملقحة بلس لة Le ₇₂₆	
٣ مكررات	ملقحة بلس لة Le ₇₃₅	٢٠٠
	غير ملقحة	
	ملقحة بلس لة Le ₇₁₉	
٣ مكررات	ملقحة بلس لة Le ₇₂₆	٤٠٠
	ملقحة بلس لة Le ₇₃₅	
	غير ملقحة	
	ملقحة بلس لة Le ₇₁₉	
٣ مكررات	ملقحة بلس لة Le ₇₂₆	٤٠٠
	ملقحة بلس لة Le ₇₃₅	

النتائج والمناقشة

أولاً- محتوى البيئة الغذائية من الفسفور الذائب: حظ من الجدول (٣) قدرة السلات المستدمة في إذابتها للصدور الفوسفاتي وأظهرت السلات Le719 تفوقاً معنوياً في قيم الفسفور الذائب (٩٠) مايكروغرام.مل⁻¹ عن باقي السلات إذ حققت زيادة بمقدار ٧٥% عن المعاملة غير الملقحة (١٦) مايكروغرام.مل⁻¹ واستطاعت اذابة ٩٤% من الصور الفوسفاتي المضاف بمعدل P₁ و P₂ (٢٠٠ و ٤٠٠ مايكروغرام.مل⁻¹) على التوالي، تلتها السلات Le735 (٩٦) مايكروغرام.مل⁻¹ التي حققت زيادة معنوية عن المقارنة ٢٤% واستطاعت اذابة ٣٥% من الصور الفوسفاتي المضاف بمعدل ٨٠% من الصور الفوسفاتي المضاف بمعدل ٢٠٠ و ٤٠٠ مايكروغرام.مل⁻¹ في حين لم تحقق السلات Le726 (٨٦) مايكروغرام.مل⁻¹ فروقاً معنوية، وقد يعزى السبب إلى قدرة كل سلات على تحليل المركبات العضوية وإنتاج الأحماض العضوية المذابة والتي تعمل على إذابة المركبات الفوسفاتية وهذا ما أشار إليه Alexander (١٩٧٧) وان بعض الأحماض العضوية (Stevenson، ١٩٦٧) لها القابلية على تكوين مركبات مذبذبة ترتبط مع الأيونات الموجبة كأيون الكالسيوم الموجود بنسبة كبيرة في الصور الفوسفاتي مما يؤدي إلى زيادة تحرر (HPO₄⁻²)، (H₂PO₄⁻¹) في البيئة الغذائية كما جاء في Diff (١٩٦٢) و Stevenson (١٩٦٧) و Leyva و Berthelin (١٩٨٩) و Salih (١٩٨٧).

كتميل نتائج الجدول أعلاه إلى أن تداخل السلات Le719 مع مستوى الصور الفوسفاتي بمعدل ٤٠٠ مايكروغرام.مل⁻¹ بعد ٤ أيام قد حقق أكبر كمية من الفسفور الذائب (١٦) مايكروغرام.مل⁻¹ وبزيادة عن المعاملة غير الملقحة بلغته ٦ مايكروغرام.مل⁻¹. لم يلاحظ وجود فروق معنوية للسلات الأخرى بالرغم من حصول زيادة في قيم الفسفور الذائب عند نفس مستوى الصور الفوسفاتي المضاف.

أما بالنسبة إلى التداخل بين إضافة الصور الفوسفاتي و فترات التحضين فلم يلاحظ فروقاً معنوية في قيم الفسفور الجاهز لجميع المعاملات التي لم يتم إضافة الصور الفوسفاتي كذلك لم يلاحظ وجود فروق معنوية بين مستويات الصور المضافة في المرحلة الواحدة. ومن تداخل فترات التحضين والساعات التي حظت أكبر كمية من الفسفور الجاهز كانت في فترة التحضين ٤ أيام مع السلات Le719 (١١) مايكروغرام.مل⁻¹ وهذه السلات متفوقة على بقية السلات في جميع المراحل.

ويلاحظ أن إضافة الصور الفوسفاتي أدت إلى إضعاف معنوي في قيم الفسفور الجاهز وقد يعزى السبب إلى إحتواء الصور الفوسفاتي على نسبة عالية من الأكاسيد وخاصة الكالسيوم الذي يعمل على ترسيب الفسفور في البيئة الغذائية، أما بوجود السلات Le719 في ظل وجود فروق معنوية في قيم الفسفور الجاهز بالرغم من وجود عمليات الترسيب وعمليات التمثيل التي تحدث من قبل الأحياء.

ثانياً- درجة تفاعل البيئة الغذائية (pH): حظ من الجدول (٤) السلات المذابة قد أثرت في حموضة البيئة الغذائية، وقد كانت السلات Le719 (٦) و (٥) pH أكثر كفاً السلات في خفض حموضة البيئة الغذائية مقارنة بمعاملة المقارنة (٧.٠٣) pH أعقبها السلات Le735 (٦.٢٠) pH وجاءت السلات Le726 في المرحلة الأولى يرهفي فضاها لحموضة البيئة الغذائية حيث بلغت درجة الحموضة فيها إلى ٤.٦، وقد يكون سبب الانخفاض في حموضة البيئة بسبب إنتاج الأحماض العضوية التي تكون مصدراً لتوفير أيونات الهيدروجين الفعالة في البيئة الغذائية إضافة إلى قدرة ونشاط كل سلات في إنتاجها للأحماض العضوية المذابة والتي تؤثر في ذوبان الصور الفوسفاتي وتحرير الفسفور، ويمكن ترتيب السلات حسب قابليتها في ذوبان الصور الفوسفاتي كنتيجة لفضها حموضة البيئة بالترتيب التالي Le726 > Le735 > Le719 حيث حققت انخفاض في حموضة البيئة مقارنة بمعاملة المقارنة بمقدار ٩.٠٩، ٤.٢٥، ٣.٤٢ و ٩% وعلى التوالي. يمكن ملاحظة أن هناك علاقة عكسية بين درجة تفاعل البيئة الغذائية والفسفور الذائب الذي حررته هذه السلات الأولى (رون، ٢٠٠٢).

كما يلاحظ أن فترات التحضين تأثيراً في حموضة البيئة، وقد كانت هناك علاقة طردية بين فترات التحضين وانخفاض درجة حموضة البيئة الغذائية وان أعلى انخفاض في حموضة البيئة كان في المرحلة الأولى يرهمن التحضين حيث انخفض فيها إلى pH ٢.٥

وللتدال بين السلاتومستويات الفسفور تأثير في فض حموضة البيئة الغذائية وبصورة عامة فإن هناك فاضفي قيم الحموضة للسالات مقارنة مع غير الملقحة . كما ألتدال بين مستويات الصر و فترات التحضين أحدث فروقاً معنوية وان اكبر ان فاض في قيم حموضة البيئة كان في المرحلة الأولى برة مع عدم اضافة الصر الفوسفاتي وتماشى هذه النتائج مع ماتوصل اللبلي ي ورون (٢٠٠٢) .

كذلك فان التدا ل بين السلات و فترات التحضين حققت فروقاً معنوية مقارنة مع غير الملقحة لغاية (١٢) يوماً من التحضين ، وقد تفوقت السلة Le719 في الفترة الثانية (بعد ٤ ايام) بقية السلات وقد يعود السبب ربما إلى ا ت ف السلات البكتيرية في إنتاجها للأحماض العضوية كما ونوعاً .

ثالثاً - الكالسيوم في البيئة الغذائية حظ من الجدول (٥) السلات البكتيرية قد ا تلفت معنويا في إطب ق وتحرير الكالسيوم إلى البيئة الغذائية ، وقد تميزت السلة Le719 معنويًا عن بقية السلات في تحريرها للكالسيوم من الصر الفوسفاتي، حيث بلغ الكالسيوم فيها ٩٦ ٨١ مايكروغرام.مل⁻¹ بزيادة عن المقارنة ٣ ١٤٣% لتنتها السلة Le735 (١) ٦٤ مايكروغرام.مل⁻¹ ، وبزيادة عن المقارنة بلغت ٥٥ ٩٠% في حين حررت السلة Le726 (١) ٩٤ مايكروغرام.مل⁻¹ ، وبزيادة عن المقارنة بلغت ٨٥ ٤٧% ، وهذه النتائج في تحرير الكالسيوم والمتماشية طردياً مع تحرير الفسفور تأكيد قطعي على إمكانية هذه الرايزوبيا على تحليل الصر الفوسفاتي في البيئة الغذائية وهذا يدعم ما أشار إليه Halder رين (١٩٩٠) .

كما ي حظ وجود زيادة معنوية في تركيز الكالسيوم في البيئة الغذائية مع زيادة مستويات الصر الفوسفاتي المضاف حيث بلغ متوسط الكالسيوم (عند اضافة ٤٠٠ مايكروغرام.مل⁻¹) مقداره ٨٥ ٨٠ مايكروغرام.مل⁻¹ وبزيادة عن المقارنة مقدارها ٦٥ ٥٢٨% ، وكذلك فإن اضافة (٢٠٠ مايكروغرام.مل⁻¹) اعطت متوسط كالسيوم مقداره ٤ ٦٨ مايكروغرام.مل⁻¹ وبزيادة عن المقارنة مقدارها ٨٤ ٤٣١% .

وقد تناسبت زيادة تركيز الكالسيوم طردياً مع فترات التحضين حيث تفوقت المرحلة الأولى برة (٦ ايام) معنويًا عن بقية المعام ت وبزيادة معنوية عن المقارنة بلغت ٥ ٢٣٤% .

كذلك ي حظ ان تدا ل السلة Le719 مع المستوى P₂ قد حقق زيادة معنوية مقارنة بجميع التدا ت بين السلات و اضافة الصر الفوسفاتي حيث حررت (٣) ١٣٧ مايكروغرام.مل⁻¹) بزيادة بلغت ٢ ١٨١% عن المقارنة (٣) ٤٨ مايكروغرام.مل⁻¹) وعند نفس مستوى الصر الفوسفاتي المضاف كما فيما ي ص التدا ل بين فترات التحضين والسلات البكتيرية على محتوى البيئة الغذائية من الكالسيوم فإن السلة Le719 في المرحلة الامة (٣) ١٠٢ مايكروغرام.مل⁻¹) قد حققت زيادة معنوية عن المقارنة (١) ٤٠ مايكروغرام.مل⁻¹) بمقدار ٥ ١٥٥% ولنفس فترة التحضين .

ABILITY OF RHIZOBIAL STRAINS (*R. leguminosarum*) IN SOLUBILIZATION OF ROCK-PHOSPHATE

Mowaffaq Yonis Sultan Nazar Al- Nuaimi Mazen. F. Said

Dept. Of Soil Sci. & Water Colleg of agri. & forestry Univ. of Mosul / Iraq

ABSTRACT

A Factorial experiment was conducted using (RCBD) to determine the ability of three strains of *R. Leguminosarum* Le719, Le726 and Le735 (which we it get it from ICARDA) on the solubility of rock-phosphate, calcium ,and pH media. The results showed an ability of strains understudy in the solubility rock-phosphate .The data was found significantly different when 200 and 400 μ gP.ml⁻¹ was used (source rock phosphate). Strain Le719 had the supererioerty effect in solubilizing rock phosphate with an increase of 3.99% and 2.15% for the treatments mentioned above respectively. However strain Le735 showed less

increasing effect and with no significant effect for strain Le₇₂₆. In the same trend an increase in the solubility of calcium was observed (as a result of increase in soluble phosphate) in media and in the same manner for the strains . Strain Le₇₁₉ was increased by 143.36% compared to control treatment. Media reaction (pH-media) was decreased in media inoculated by the strains used. pH-media was 5.62, 6.20, and 6.43 for strains Le₇₁₉ , Le₇₃₅ , and Le₇₂₆ respectively.

المصادر

البي ، مصطفى احمد ومحمد سعيد الشاطر ومحمد منهل الزعبي (٢٠٠٢) . عزل بعض الاحياء الدقيقة المحللة للفوسفات من بعض الاراضى السورية ودراسة فعاليتها في اندال الصر الفوسفاتي . المؤتمر الثاني للتقنيات الحديثة للزراعة / كلية الزراعة / جامعة القاهرة / جمهورية مصر العربية .
الراوي اشع محمود (١٩٧٧) إمدال إلى تحليل الانحدار - كلية الزراعة والغابات - جامعة الموصل .

- Alexander, M. (1977) Introduction to Soil Microbiology. John Wiley and Sons, Inc. New York.
- Al-Khateeb, I.K. Raihan, M. J. and Asker (1986). Phase equilibria and kinetics of orthophosphate in some Iraqi soils. Soil Science. 141: 31-37.
- Duff, R. B.; D. M Webley,. and R. O. Scott (1962). Solubilization of minerals and related materials by 2-Ketogluconic acid – producing bacteria. Soil Sic. 5: 105-114.
- Halder, A. K. Mishra, A. K.,P. Bhattacharyya, P.K.Chakabartty (1990). Solubilization of rock phosphate by Rhizobium and Bradyrhizobium. J. of Gene. and App. Microb. 36: 81-92. on Biological Nitrogen Fixation on Mediterranean Type of Agriculture, ICARDA, Syria, April 1986. Martinus Nijoff Publ., Drodrecht, Boston, Lancaster.
- Page, A. L.; M. H. Miller, and D. R. Keeney, (1982). Methods of soil analysis part 2: Chemical and microbiological properties. Agron. Series No.9 Amer. Soc. Agron. Soil Sci. Soc. Am. Inc. Madison U.S.A.
- Richards, L. A. (ed.) (1954). Diagnosis and Improvement of soil and alkali soils. U. S. D. A. Hand book No. 60.
- Salah, H. M., A. M. Hummadi, F. A. Hussain, and G.S. Toma (1987). Availability of major and some micro-nutrients in the central and southern mesopotamin river plain in Iraq. JARWRR (Abs.). 6 :85-100.
- SAS. (2001). User's Guid : Satic (version 6-12 Edition) Statistical Analysis System institute Inc., Cary NC.USA.
- Saxena, M.C. (1988). Foodlegumes in the Mediterranean Type of Environment and ICARDA's efforts in Improving Their Productivity. In: Nitrogen Fixation by Legumes in Mediterranean Agriculture, Procd. Workshop
- Stevenson, F. J. (1967). Organic Acid in Soil. In Soil Biochemistry (Malaren, A. D. Peterson, G. H. Eds.) pp.: 119-146. Marcel Dekker, New York.
- Toro, M., R.Azcon, and J. M. Barea, (1997). Improvement of arbuscular mycorrhiza development by inoculation of soil with phosphate-solubilizing rhizobacteria to improve rock phosphate bioavailability and nutrient cycling. Appl. Environ. Microbiol. 63: 4408-4412.

