



جمهورية العراق
وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
جامعة واسط - كلية الزراعة
قسم علوم التربة والموارد المائية

دور نوعية مياه الري والسماذ البوتاسي والتلقيح بفطر *Aspergillus niger* في نمو وحاصل الحنطة في التربة المحروقة وغير المحروقة

رسالة تقدّمت بها
ليالي غازي سهم

إلى مجلس كلية الزراعة - جامعة واسط
وهي جزء من متطلبات درجة ماجستير
في العلوم الزراعية
(علوم التربة والموارد المائية)

بإشراف

أ.م.د. أزهر حميد فرج

أ.م.د. عبدالكريم حسن عذافة

بسم الله الرحمن الرحيم

إقرار المشرفين

نشهد أنّ إعداد هذه الرسالة جرى تحت إشرافنا في قسم علوم التربة والموارد المائية – كلية الزراعة - جامعة واسط وهي جزء من متطلبات نيل درجة الماجستير في العلوم الزراعية – علوم التربة - والموارد المائية .

أ.م. د أزهر حميد فرج

كلية الزراعة / جامعة واسط

أ.م.د عبد الكريم حسن عذافة

كلية الزراعة / جامعة واسط

توصية رئيس القسم

بناء على الشروط والتوصيات المتوافرة نرشح هذه الرسالة للمناقشة.

أ.م.د كهرمان حسين الخزاعي

رئيس لجنة الدراسات العليا

قسم علوم التربة والموارد المائية

إقرار لجنة المناقشة

نشهد أنّنا اعضاء لجنة المناقشة ، اطلعنا على هذه الرسالة ولقد ناقشنا الطالب في محتوياتها وكل ما يتعلق بها ، وكانت جديرة بالقبول لنيل درجة ماجستير في العلوم الزراعية / علوم التربة والموارد المائية .

أ.د حسن علي عبدالرضا
كلية علوم الهندسة الزراعية / جامعة بغداد
رئيساً

أ.م. د مهدي وسمي صحيب
كلية الزراعة / جامعة واسط
عضواً

أ.م.د جوادين طالب عبد
كلية الزراعة / جامعة واسط
عضواً

أ.م. د ازهر حميد فرج
كلية الزراعة / جامعة واسط
المشرف / عضواً

أ.م. د عبد الكريم حسن عذافة
كلية الزراعة / جامعة واسط
المشرف / عضواً

صدقت الرسالة من قبل مجلس كلية الزراعة / جامعة واسط

أ.م.د حكيم سلطان عبد
عميد كلية الزراعة / جامعة واسط



بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ
مَثَلُ الَّذِينَ يُنْفِقُونَ أَمْوَالَهُمْ فِي سَبِيلِ اللَّهِ كَمَثَلِ
حَبَّةٍ أُبْتُتْ سَبْعَ سَنَابِلَ فِي كُلِّ سُنبُلَةٍ مِائَةٌ حَبَّةٌ
وَاللَّهُ يُضَاعِفُ لِمَنْ يَشَاءُ وَاللَّهُ وَاسِعٌ عَلِيمٌ
صدق الله العلي العظيم

سورة البقرة الآية: ٢٦١

الإهداء

إلى... أمي وأبي أدام الله صحتهما ومدّ في عمرهما ، وغمرهما
بالسعادة في الدنيا والفوز في الآخرة. إلى... أخوتي يحفظهم الله إلى من
ساندني وامنحني القوه زوجي الغالي... إلى... كل من علمني حرفا
طيلة مسيرتي التعليمية وأنار لي طريق العلم والمعرفة. أهدي هذا
العمل كشمعة في دروب المعرفة والله ولي التوفيق

شكر وتقدير

الحمد لله الذي قدر فهدى والصلاة والسلام على نبي الهدى وعلى آله وصحبه ومن اهتدى به . . .
أتقدم بشكري وتقديري وامتناني إلى استاذي ومشر في الفاضل الأستاذ الدكتور عبد الكريم
حسن عذافة والدكتور أزهر حميد فرج لأقتراحه موضوع الرسالة وتوجيهاته السديدة
ورعايته الصادقة وحرصه العلمي وأثر ذلك في إعداد الرسالة والأخذ بإرشاداته القيمة
ومتابعهم العلمية المتواصلة طيلة فترة البحث كما أتقدم بالشكر الجزيل إلى رئاسة جامعة
واسط وعمادة كلية الزراعة ورئاسة قسم التربة والموارد المائية وعميد كلية الزراعة
وأساتذة قسم علوم التربة والموارد المائية وقسم المحاصيل الحقلية لأبدانهم المساعدة لي
لأتمام رسالتي.

الباحثة

ليالي غازي سهم

المستخلص

نفذت التجربة الحقلية في الموسم الزراعي (٢٠٢١-٢٠٢٢) في كلية الزراعة _ جامعة واسط ، زرعت حبوب الحنطة صنف ابا ٩٩ وباستخدام التصميم تام التعشبية (CRD) وبثلاث مكررات بهدف اختبار مستويات مختلفة من ملوحة مياه الري بالتناوب مع المياه العذبة وتأثيرها في نمو وإنتاج نبات الحنطة. وتقييم تأثير التلقيح بالفطر *Aspergillus niger* في التخفيف من آثار ملوحة مياه الري عند اضافة مستويات مختلفة من السماد البوتاسي. و دراسة تأثير التداخل بين حرق مخلفات الحنطة مع التلقيح بالفطر *Aspergillus niger* و اضافة السماد البوتاسي في نمو وإنتاج نبات الحنطة. لذا تضمنت الدراسة اجراء تجربة اصص بلاستيكية سعة الواحدة منها ١٠ كغم بزراعة محصول الحنطة وذلك باستخدام اربعة عوامل الاول تربيه غير محروقة وتربة محروقة والعامل الثاني استخدام مستويين من ملوحة مياه الري (4،1.2) ديسي سيمنز م^١ والعامل الثالث اضافة الاسمدة البوتاسية بمستوى 125 و 250 كغم K هـ^١ العامل الرابع اضافة الفطر *Aspergillus niger* إضافة الى عوامل التداخل الثنائي والثلاثي حيث أعطت التربة غير المحروقة أعلى القيم في بعض الصفات المدروسة كإرتفاع النبات ، حاصل الحبوب ، طول السنبله ، الحاصل البايولوجي ، عدد التفرعات ، عدد السنابل ، ومحتوى العناصر من N ، P ، K . حصلت استجابة للتسميد البوتاسي وكان أفضل مستوى هو المستوى الثاني K 250 هـ^١ كغم إذ أعطى هذا التركيز أعلى القيم للصفات المدروسة ارتفاع النبات ، حاصل الحبوب ، طول السنبله ، الحاصل البايولوجي ، عدد التفرعات ، عدد السنابل. أظهرت النتائج أن الفطر *Aspergillus niger* كان اكثر الفطريات تواجداً في المنطقة الجذرية وكان موجوداً طيلة مدة نمو نبات الحنطة واستعمر المنطقة الجذرية ولم تؤثر عليه مياه الري المالحة وقد اعطى أفضل النتائج لجميع الصفات المدروسة في التجربة. وكان تأثير الري بالمياه المالحة واضحاً في جميع الصفات المدروسة إذ أعطى المستوى الأول ١،٢ ديسي سيمنز. م^١ أعلى القيم لجميع الصفات المدروسة . من ناحية أخرى أعطى المستوى الثاني ٤ ديسي سيمنز. م^١ أقل القيم .

قائمة المحتويات

| رقم الصفحة | الموضوع |
|------------|---|
| 1 | 1-المقدمة Introduction |
| ٤ | ٢-مراجعة المصادر Literature Review |
| ٤ | ١-٢ تأثير الري بالمياه المالحة على خصائص التربة |
| ٥ | ٢-1-1 التأثير في خصائص التربة الكيميائية |
| ٥ | ٢-1-1-1 الأيضية الكهربائية للتربة EC |
| ٦ | ٢-1-1-2 درجة تفاعل التربة (pH) |
| ٧ | ٢-1-1-٣ التأثير في نسبة الصوديوم الممتز (SAR) (Sodium Adsorption Ratio). |
| ٨ | ٢-1-1-٤ المياه المالحة وجاهزية العناصر المغذية في التربة |
| ٩ | ٢-٢ تأثير الري بالمياه المالحة في نمو النبات |
| ١٣ | ٢-٣ التأثير للمياه في الأيونات الموجبة الذائبة في التربة |
| ١٣ | ٢-٣-١ أيون الصوديوم (Na^+). |
| ١٤ | ٢-٣-٢ أيون الكالسيوم والمغنيسيوم (Ca^{++} و Mg^{++}) |
| ١٥ | ٢-٣-٣ أيون البوتاسيوم (K^+). |
| ١٥ | ٢-٤ التأثير للمياه المالحة في الأيونات السالبة والذائبة في التربة . |
| ١٥ | ٢-٤-١ أيون الكلورايد (Cl^-). |
| ١٦ | ٢-٤-٢ أيون الكبريتات (SO_4^{--}) |
| ١٧ | ٢-٥ تأثير بقايا المخلفات العضوية في نمو وإنتاج النبات |
| ١٩ | ٢-٦ تأثير السماد البوتاسي في نمو وإنتاج النبات تحت تأثير الري بالمياه المالحة |
| ٢٠ | ٢-٧ محصول الحنطة <i>Triticum aestivum L</i> |
| ٢١ | ٢-٨ الأليات المستخدمة من قبل النبات لمقاومة الملوحة |
| ٢٢ | ٢-٩ ملوحة مياه الري |
| ٢٣ | ٢-١٠ استخدام المياه المالحة بالخط وبالتناوب مع المياه العذبة للري |
| ٢٤ | ٢-١١ مشاكل ملوحة مياه الري . |

| | |
|----|---|
| ٢٦ | ١٢-٢ المخصبات الحيوية |
| ٢٦ | ١٣-٢ أهمية المخصبات الحيوية |
| ٢٦ | ١-١٣-٢ الناحية الخصوبية والزراعية |
| ٢٦ | ٢-١٣-٢ من الناحية الاقتصادية |
| ٢٧ | ٣-١٣-٢ من الناحية البيئية: |
| ٢٧ | ١٤-٢ الفطر <i>Aspergillus niger</i> |
| ٢٧ | ١٤-٢-١ بيئة الفطر <i>Aspergillus niger</i> |
| ٢٨ | ١٤-٢-٢ النشاط الكيموحيوي للفطر <i>Aspergillus niger</i> |
| ٢٨ | ١٤-٢-٣ طبيعة الفطريات المحفزة للنمو في الأجهاد الملحي |
| ٢٩ | ١٤-٢-٤ زيادة جاهزية بعض العناصر الغذائية المعدنية لتغذية النبات |
| | ٣- المواد وطرائق العمل Materials and Methods |
| ٣١ | ١-٣ تجربة الاصح |
| ٣١ | ١-٣-١ موقع تنفيذ التجربة |
| ٣١ | ١-٣-٢ جمع عينات التربة |
| ٣١ | ١-٣-٣ تهيئة التربة للزراعة: |
| ٣٣ | ١-٣-٤ التسميد: |
| ٣٣ | ١-٣-٥ الزراعة: |
| ٣٣ | ١-٣-٦ مستويات مياه الري المألحة |
| ٣٤ | ١-٣-٢ عملية ري التجربة: |
| ٣٤ | ١-٣-٣ تنفيذ التجربة |
| ٣٦ | ١-٣-٤ الصفات المدروسة لتقييم نمو المحصول: |
| ٣٨ | ١-٣-٥ تحاليل النبات |

| | |
|----|---|
| ٣٨ | ١-٥-٣ تقدير نسبة العناصر N.P.K. في النبات |
| ٣٨ | ٦-٣ التحري عن حيوية الفطر <i>A. niger</i> في تربة الأصص خلال فترة تنفيذ التجربة: |
| ٣٩ | ١٧-٣ اختبار تأثير ماء الري المالح في حيوية الفطر <i>A. niger</i> في الوسط الغذائي الصلب والكتلة الحيوية والسائل |
| ٤٠ | ٨-٣ التحليل الأحصائي للبيانات |
| | ٤- النتائج والمناقشة Results and Discussion |
| ٤١ | ٤-١ تأثير عوامل الدراسة في بعض الصفات الكيميائية للتربة |
| ٤١ | ٤-١-١ درجة تفاعل التربة (pH) |
| ٤٤ | ٤-١-١-٢ الأيضية الكهربائية (Ec) |
| ٤٧ | ٤-١-١-٣ تركيز الأيونات الموجبة الذائبة في التربة بعد الحصاد |
| ٤٧ | ٤-١-١-٣-١ الكالسيوم الذائب (ملي مول لتر ^{-١}) |
| ٤٨ | ٤-١-١-٣-٢ المغنيسيوم الذائب (ملي مول لتر ^{-١}) |
| 53 | ٤-١-١-٣-٣ الصوديوم الذائب (ملي مول لتر ^{-١}) |
| ٥5 | ٤-١-١-٣-٤ البوتاسيوم الذائب (ملي مول لتر ^{-١}) |
| ٥٨ | ٤-١-١-٤ الأيونات السالبة الذائبة في مستخلص التربة بعد الحصاد |
| ٥٨ | ٤-١-١-٤-١ الكلوريد (ملي مول لتر ^{-١}) |
| ٦١ | ٤-١-١-٤-٢ تركيز البيكاربونات (ملي مول لتر ^{-١}) |
| ٦٤ | ٤-١-١-٤-٣ تركيز الكبريتات (ملي مول لتر ^{-١}) |
| ٦٧ | ٤-١-١-٤-٤ النسبة المئوية للصوديوم المتبادل (ESP). |
| ٧٠ | ٤-١-١-٥ تركيز العناصر الغذائية الكبرى (N,P,K) في أوراق وحبوب نبات الحنطة |
| ٧٠ | ٤-١-١-٥-١ النتروجين في الأوراق (غم.كغم ^{-١}) |
| ٧٣ | ٤-١-١-٥-٢ النتروجين في الحبوب (غم.كغم ^{-١}) |
| ٧٦ | ٤-١-١-٥-٣ الفسفور في الأوراق (غم.كغم ^{-١}) |

| | |
|-----|---|
| ٧٩ | ٤-٥-١-١-٤ الفسفور في الحبوب (غم.كغم ^{-١}) |
| ٨٢ | ٥-٥-١-١-٤ البوتاسيوم في الأوراق (غم.كغم ^{-١}) |
| ٨٥ | ٦-٥-١-١-٤ البوتاسيوم في الحبوب (غم.كغم ^{-١}) |
| ٨٨ | ٦-١-١-٤ تأثير إضافة ملوحة مياه الري والسماذ البوتاسي والفطر في الحاصل ومكوناته في تجربة الاصص |
| ٨٨ | ١-٦-١-١-٤ عدد السنابل سنبله أصيص ^{-١} |
| ٩١ | ٢-٦-١-١-٤ طول السنبله (سم) |
| ٩٤ | ٣-٦-١-١-٤ ارتفاع النبات (سم) |
| ٩٧ | ٤-٦-١-١-٤ الحاصل البايولوجي (غم. أصيص ^{-١}) |
| ١٠٠ | ٥-٦-١-١-٤ حاصل الحبوب (غم. أصيص ^{-١}) |
| ١٠٩ | ٥-الأستنتاجات والتوصيات Conclusions and Recommendations |
| ١٣٤ | ٦- المصادر References |
| ١٣٤ | ١-٦ المصادر العربية |
| ١٤١ | ٢-٦ المصادر الأجنبية |
| A | Abstract |

قائمة الجداول

| رقم الصفحة | العنوان | رقم الجدول |
|---------------|---|---------------|
| ٣٢ | بعض الصفات الكيميائية للتربة قبل الزراعة | ١ |
| ٣٤ | بعض الخصائص الكيميائية لمياه الري المالحة والعذبة المستعملة في الدراسة. | ٢ |

| | | |
|----|--|----|
| ٤٢ | درجة تفاعل التربة بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ٤ |
| ٤٣ | درجة تفاعل التربة بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ٥ |
| ٤٥ | الأيصالية الكهربائية (ديسي سيمينزم ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ٦ |
| ٤٦ | الأيصالية الكهربائية (ديسي سيمينزم ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ٧ |
| ٤٩ | الكالسيوم الذائب (ملي مول لتر ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ٨ |
| ٥٠ | الكالسيوم الذائب (ملي مول لتر ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ٩ |
| ٥١ | المغنيسيوم الذائب (ملي مول لتر ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ١٠ |
| ٥٢ | المغنيسيوم الذائب (ملي مول لتر ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ١١ |
| ٥٤ | الصوديوم الذائب (ملي مول لتر ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ١٢ |
| ٥٥ | الصوديوم الذائب (ملي مول لتر ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ١٣ |
| ٥٦ | البوتاسيوم الذائب (ملي مول لتر ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ١٤ |
| ٥٧ | البوتاسيوم الذائب بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ١٥ |
| ٥٩ | الكلورايد الذائب (ملي مول لتر ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ١٦ |
| ٦٠ | الكلورايد الذائب (ملي مول لتر ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ١٧ |
| ٦٢ | البيكاربونات الذائبة (ملي مول لتر ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ١٨ |
| ٦٣ | البيكاربونات الذائبة (ملي مول لتر ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ١٩ |
| ٦٥ | الكبريتات الذائبة (ملي مول لتر ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ٢٠ |
| ٦٦ | الكبريتات الذائبة (ملي مول لتر ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و | ٢١ |

| | | |
|----|--|----|
| | الفطر في تربة المحروقة | |
| ٦٨ | النسبة المئوية للصدويوم المتبادل% بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ٢٢ |
| ٦٩ | النسبة المئوية للصدويوم المتبادل % بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ٢٣ |
| ٧١ | تركيز النتروجين في الأوراق غم.كغم ^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ٢٤ |
| ٧٢ | تركيز النتروجين في الأوراق غم.كغم ^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ٢٥ |
| ٧٤ | تركيز النتروجين في الحبوب غم.كغم ^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ٢٦ |
| ٧٥ | تركيز النتروجين في الحبوب غم.كغم ^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ٢٧ |
| ٧٧ | تركيز الفسفور في الأوراق غم.كغم ^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ٢٨ |
| ٧٨ | تركيز الفسفور في الأوراق غم.كغم ^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ٢٩ |
| ٨٠ | تركيز الفسفور في الحبوب غم.كغم ^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ٣٠ |
| ٨١ | تركيز الفسفور في الحبوب غم.كغم ^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ٣١ |
| ٨٣ | تركيز البوتاسيوم في الأوراق غم.كغم ^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ٣٢ |
| ٨٤ | تركيز البوتاسيوم في الأوراق غم.كغم ^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ٣٣ |
| ٨٦ | تركيز البوتاسيوم في الحبوب غم.كغم ^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ٣٤ |
| ٨٧ | تركيز البوتاسيوم في الحبوب غم.كغم ^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ٣٥ |
| ٨٩ | عدد السنابل سنبله (اصيص ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ٣٦ |
| ٩٠ | عدد السنابل سنبله (اصيص ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ٣٧ |
| ٩٢ | طول السنبله (سم) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ٣٨ |
| ٩٣ | طول السنبله (سم) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ٣٩ |

| | | |
|-----|---|----|
| ٩٥ | ارتفاع النبات (سم) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ٤٠ |
| ٩٦ | ارتفاع النبات (سم) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ٤١ |
| ٩٨ | الحاصل البايولوجي (غم .اصيص ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ٤٢ |
| ٩٩ | الحاصل البايولوجي (غم .اصيص ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ٤٣ |
| ١٠١ | حاصل الحبوب (غم .اصيص ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة | ٤٤ |
| ١٠٢ | حاصل الحبوب (غم .اصيص ^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة | ٤٥ |
| ١٠٣ | النسبة المئوية لمتوسطات ترددعزلة الفطر <i>A. niger</i> و الفطريات المرافقة و المعزولة من تربة المضاف اليها الفطر (المحروقة و غير المحروقة) | ٤٦ |
| ١٠٥ | تأثير مستويين من مياه الري المالحة على حيوية الفطر <i>A. niger</i> في الوسط الصلب PDA | ٤٧ |
| ١٠٦ | تأثير مستويين من مياه الري المالحة على درجة تفاعل التربة pH في الوسط السائل PDB للفطر <i>A. niger</i> بعد ايام من الحضان على درجة حرارة ٢٧+٢ م | ٤٨ |
| ١٠٧ | تأثير مستويين من مياه الري المالحة على الأيصالية الكهربائية EC في الوسط السائل PDB للفطر <i>A. niger</i> بعد ايام من الحضان على درجة حرارة ٢٧+٢ م | ٤٩ |
| ١٠٨ | تأثير مستويين من مياه الري المالحة على وزن الكتلة الحيوية للفطر في الوسط السائل PDB بعد ايام من الحضان على درجة حرارة ٢٧+٢ م <i>A. niger</i> | ٥٠ |

1-المقدمة Introduction

جرت العديد من الدراسات في العراق حول امكانية التعايش مع الملوحة المتزايدة في المناطق الجافة وشبه الجافة منها وامكانية الاستعاضة بمياه مالحة ذات مستويات معينة في الزراعة مقارنة بمياه الأنهار التي تذبذب مناسيبيها. وقد استخدمت عدة اساليب للسماح باستخدام المياه المالحة نسبيا في ري المحاصيل وذلك عن طريق اتباع أسلوب التعايش في استخدامها مع الإدارة الجيدة للتربة والمياه واستخدام أصناف مقاومة للملوحة (ياسين واخرون، ٢٠١٠). أن إضافة المخلفات العضوية يعد من الأستراتيجيات الفعالة في تقليل ضرر ملوحة ماء الري تعمل على تعديل التوازن الغذائي في التربة الذي يختل بوجود زيادة ايونات معينة على حساب عناصر غذائية ضرورية وتحسين ظروف التهوية وحركة الأوكسجين لأحياء التربة فيزداد النشاط الحيوي وجاهزية العناصر الغذائية في التربة (Lakhdar, 2010 واخرون). وكذلك إضافة المغذيات والمنظمات الأزموزية بطرق مختلفة والتي مكنت تلك المحاصيل من زيادة تحملها للأجهادات المختلفة، وإضافة بعض الأسمدة البوتاسية والأسمدة الحيوية وينتج عن حرق البقايا النباتية فقدان كل الكربون، وفقدان حوالي ٩٠% من النتروجين، وفقدان حوالي ٦٠% من الكبريت بالإضافة إلى فقدان نسبة ٢٥-٢٠% من المغذيات الدقيقة P، K. كما أدى الحرق طويل المدى للمخلفات العضوية إلى تغيير المادة العضوية للتربة ونسبة الكربون/النيتروجين (Dobermann واخرون، ٢٠٢٢). أن للتسميد البوتاسي دوراً في خلق حالة من التوازن الخصوبي مع العناصر الغذائية (Vago وLoch، ٢٠٠٧) واثبتت العديد من الدراسات كفاءة استخدام الأسمدة الحيوية لدورها في زيادة إنتاجية وتحسين نوعية المحاصيل الحقلية والخضر ايضا (Datta واخرون، ٢٠٠٦). وأشار الزبيدي (٢٠٠٠) إلى أهمية التسميد بالبوتاسيوم بسبب وظائفه الحيوية المتعددة وتراكمه العالية داخل النبات. إذ أن أهمية البوتاسيوم ودور اضافته في مختلف الفعاليات الأيضية والذي يبرر الحاجة للتسميد بالبوتاسيوم خاصة في ظروف قلة تساقط الأمطار وارتفاع درجة الحرارة تحت الظروف الجافة فضلاً عن الأجهادات التي يعاني منها النبات خلال مرحلة النمو مثل هذه الظروف ومنها الأجهاد الملحي. أن استعمال السماد البوتاسي يعمل على التقليل من تأثير الملوحة لما له من دور مهم في تحمل الحنطة للملوحة والذي يكمن في زيادة وزن المادة الجافة من خلال تجهيز النبات ومن ثم التقليل من التأثيرات السلبية للملوحة الناتجة من التأثيرات السمية لبعض الأيونات مثل أيون الصوديوم وتحسينه لحالة التوازن الغذائي بين العناصر الغذائية في التربة والنبات وتمكين النبات من تنظيم الضغط الأزموزي. أن الأسمدة البوتاسية لم تحظ بالعناية والأستعمال بشكل واسع في الترب العراقية مثلما حظيت به الأسمدة النتروجينية والأسمدة الفوسفاتية بسبب الأعتقاد السائد بوجود خزين كاف من البوتاسيوم في هذه الترب يمكن أن يلبي

احتياج النبات ولما له من اهمية في مقاومة المسببات المرضية ومقاومة الأضطجاع من خلال دورة في عملية الكننة وتثخين جدران الخلية. إذ تكمن اهمية في زيادة مقاومة تحمل الشد الملحي من خلال زيادة الضغط الأزموزي للخلايا، وزيادة محتوى الماء النسبي والسيطرة على حركة غلق وفتح الثغور (Marschner, 2012). يعد محصول الحنطة من أحد المحاصيل الحبوبية الأستراتيجية في العراق إذ يحتل المرتبة الأولى من حيث الأنتاج والمساحات المزروعة وهي مصدر للأحماض الأمينية الأساسية والفيتامينات والمعادن والألياف الغذائية والمواد الكيميائية النباتية المفيدة (Shewry, 2009). قدر إنتاج الحنطة (4,234) الف طن للموسم الشتوي (2021) بانخفاض قدرت نسبة (32,1%) إذاحتلت محافظة واسط المركز الأول من حيث إنتاج الحبوب والذي قدر (810) ألف طن بنسبة (19,1%) من مجموع الأنتاج ثم تلتها محافظة القادسية، صلاح الدين، ديالى. (الجهاز المركزي للإحصاء 2021). وكذلك النقص الواضح في مناسيب مياه دجلة والفرات (كبة، 2008)، ومع الزيادة الكبيرة في عدد السكان وزيادة الطلب على الغذاء الزراعي أدى ذلك إلى تدمير التربة وخسائر فادحة في الأراضي الصالحة للزراعة (Bartels و Sunkar, 2005). برزت مشكلة الملوحة كأحد المشاكل الرئيسية التي تقف عقبة أمام زيادة الأنتاج الزراعي لما لها من تأثيرات سلبية مباشرة ومنها (السمية والأزموزية) على النبات فضلاً عن اختلال التوازن في العناصر الغذائية وتأثيرات غير مباشرة على الصفات الفيزيائية والكيميائية للتربة.

وتعد الأحياء المجهرية المحفزة للنمو ومنها إضافة الفطريات Plant Growth promoting fungi (PGPF) من العناصر المهمة للحفاظ على النظام البيئي للتربة، إذ أنها تؤثر بشكل فعال بمايحيطها من عناصر هذا النظام من خلال العلاقة بين الفطريات وبين النبات، إذ أن الفطريات لها القدرة على انشاء علاقة تبادل منفعة بينها وبين النبات وخاصة في منطقة الجذر (الرايزوسفير) مما يؤدي إلى زيادة مقدرتها على امتصاص بعض المغذيات والماء وتحملها للإجهاد البيئي (Rashdi وآخرون، 2004)، بناء على ماسبق ولقلة الدراسات التي تهتم في التخفيف عن إجهاد نبات الحنطة في الري بالماء المالح فقد هدفت الدراسة إلى :

- 1- اختبار تأثير مستويات مختلفة من ملوحة مياه الري بالتناوب مع المياه العذبة في نمو وإنتاج نبات الحنطة.
- 2- تقييم تأثير التلقيح الفطر *Aspergillus niger* للتخفيف من آثار ملوحة مياه الري عند اضافة مستويات مختلفة من السماد البوتاسي.
- 3- دراسة تأثير التداخل بين حرق مخلفات الحنطة والتلقيح بالفطر *Aspergillus niger* مع اضافة السماد البوتاسي في نمو وإنتاج نبات الحنطة.

٢- مراجعة المصادر Letriture Review

١-٢ تأثير الري بالمياه المالحة في خصائص التربة

عند استعمال المياه المالحة في الري نتيجة شحة مياه الري العذبة فإن ذلك يوجب فهم التداخلات المعقدة للماء والتربة والمحصول وصلتها بنوعية المياه، إذ أن طبيعة المياه المستعملة في الري تتغير اعتماداً على نوعية وكمية الأملاح الذائبة. لذلك تعتبر مياه الري من أهم الموارد الأساسية وخصوصاً في بلدان المناطق الجافة وشبه الجافة التي تعتمد على الزراعة الإروائية فيها. وقد أشار عدد من الباحثين أن المياه الجيدة النوعية تعتبر شحيحة في هذه المناطق لذلك يعتبر تملح التربة والمياه هو العائق المهم المؤدي إلى انخفاض الإنتاج الزراعي، حيث عانى منها بلد العراق في السنوات الأخيرة بسبب انخفاض مناسيب النهرين (دجلة والفرات) أن استخدام المياه المالحة للري يتطلب فهماً دقيقاً في كيفية تأثير الأملاح في صفات التربة الكيميائية والفيزيائية وفي أداء النبات (Chartzoulakis وآخرون، 2002)، لذا فإن نوعية مياه الري من العوامل الأساسية والمؤثرة في الإنتاج الزراعي، إذ تؤثر نوعية مياه الري بصورة مباشرة أو غير مباشرة في الإنتاج، والتأثير المباشر يكون من خلال سمية بعض هذه الأيونات عند زيادة تركيزها في مياه الري كالصوديوم والكلورايد والبورون والنترات والبيكاربونات، أما التأثير غير المباشر فيكون من خلال تأثير مكونات مياه الري في بعض صفات التربة الفيزيائية والكيميائية والبيولوجية. والمقصود بملوحة مياه الري هو زيادة تركيز الأيونات الموجبة والسالبة في مياه الري والتي يعبر عنها بالأيصالية الكهربائية (Ec) ودرجة تفاعل التربة (pH) ونسبة امتزاز الصوديوم (SAR) ونسبة الصوديوم المتبادل (ESP) وكاربونات الكالسيوم ($CaCO_3$) وحالة جاهزية العناصر المغذية (Kovda، 1973) و (Goel، 2006). أن مجموع الأملاح القابلة للذابة في التربة تتكون من مجموعة من الأيونات السالبة والموجبة، ولكن الأيونات الذائبة الأكثر سيادة وأهمية في معظم الترب المالحة وهي أيونات الصوديوم والكلورايد واللذان يشكلان بحدود (50-80%) من مجموع الأملاح الذائبة في التربة (Rengasamy، 2010). لذا فإن لنوعية وكمية مياه الري الأثر الكبير في تركيب محلول التربة وماء البزل ويأتي ذلك من عدم اتباع سياسة ري التنقيط مع المقنن المائي للمحصول والإضافة المفرطة للمياه التي من شأنها إضافة كميات إضافية من الأملاح، لذلك فإن عملية الري بحد ذاتها ينتج عنها تحرر أو ترسيب الكثير من الأيونات من التربة والتي تعتمد بدورها على صفات التربة وتركيب وكمية مياه الري المستخدمة (Dubey، 2007).

٢-١-١ التأثير في خصائص التربة الكيميائية

٢-١-١-١ الأيضية الكهربائية للتربة EC:

يعد الري بالمياه المالحة لة الأثر الكبير على خصائص التربة الكيميائية، من أهم محددات الإنتاج الزراعي نوعا وكما ولأسيما في المناطق الجافة وشبة الجافة، إذ تؤثر نوعية مياه الري المالحة في بعض خصائص التربة الكيميائية . فقد وجد أنّ قيم ملوحة التربة تزداد مع زيادة ملوحة مياه الري و يعد تركيز الأيونات في مياه الري العامل المحدد لكميات الأنتاج للتربة حيث أنّ تركيز الأيونات في مياه الري هو العامل الأساسي في تحديد كمية الأملاح المضافة للتربة، وهي المسؤولة عن تحديد نوعية الأيونات السائدة في محلول التربة والتي تكون العامل الأساسي لتحديد ملوحة التربة فيها لذا يمكن للتركيب الأيوني لمياه الري أنّ يؤثر في نوعية الأيونات المتواجدة في محلول التربة. إذ وجد AL-Zubiadi، ١٩٨٠ أنّ تأثير المياه قد يكون مباشر من خلال نقل كميات كبيرة من الأملاح إلى التربة وغير المباشر يأتي من خلال رفع مستوى الماء الأرضي الذي يساهم في رفع ملوحة التربة وعملية تراكم الأملاح. أنّ التركيز العالي لأيون معين يعطي السيادة لذلك الأيون على سطح معقد التبادل مما يؤثر على عملية امتصاص العناصر الغذائية وجاهزيتها، والذي قد يحصل من خلال زيادة التركيز الملحي لمياه الري والذي سبب زيادة في ملوحة التربة للعمق من ٠-٢٠ سم للتربة الطينية. ونفاذيتها البطيئة وهذا يسبب صعوبة السيطرة على تملح هذه الأراضي المروية فضلاً عن تأثير طوبوغرافية المنطقة التي تسبب صعوبة انشاء بزل مناسب للتخلص من الأملاح وارتفاع الماء الأرضي بالإضافة إلى تأثير ارتفاع درجة الحرارة وانخفاض معدلات الأمطار الساقطة والتبخر الشديد من خلال المواسم الحارة (شكري، ٢٠٠٢).

بينما وجد Ragab واخرون، (٢٠٠٨) أنّ هنالك علاقة خطية موجبة بين كل من كمية الأملاح الذائبة في مياه الري وكمية الأملاح المتراكمة بعد الزراعة إذ تزداد ملوحة التربة بزيادة ملوحة مياه الري ، وقد يكون نتيجة تبادل او اتحاد بعض الأيونات فأنّ كمية كبيرة من الأملاح تتراكم في التربة المتأثرة بالملوحة وهذه تختلف من منطقة إلى اخرى في المناطق الجافة وشبة الجافة وقد تتحرك بعض الأحياء وتكون القشرة الملحية فيها. وبالتالي زيادة الأيضية الكهربائية للتربة. كما بين(Qureshi واخرون، ٢٠١٣) أنّ ظروف الري المفرط والبزل غير الكافي في الأراضي الثقيلة في العراق قد يسبب ارتفاع مناسيب المياه الجوفية مما يسبب ارتفاع مستوى ملوحة التربة (Ece) وتدهورها بسبب عملية التملح. كما أنّ للأملاح دور في التقليل من نشاط الأحياء في التربة من خلال سرعة تحلل المادة العضوية في اثناء فترة الزراعة (Walpola واخرون، ٢٠١٠).

ولقد اشار العزاوي (٢٠١٢) في دراسته حول تأثير نوعية الأملاح والمادة العضوية في قيم الأيصالية الكهربائية في تربة منطقة ابي غريب، إذ تبين أن إضافة المادة العضوية ادى إلى زيادة قيم الأيصالية الكهربائية. وكذلك اشار كل من سلمانً والجبوري (٢٠١٧) أن استعمال مياه الري المالحة سبب زيادة في الأيصالية الكهربائية للتربة والسعة التبادلية للأيونات الموجبة (CEC).

٢-١-١-٢ درجة تفاعل التربة (pH):

تعد درجة تفاعل التربة (pH) من المعايير المهمة في صفات التربة الكيميائية (Bloom, 2000) إذ تؤثر ملوحة مياه الري في درجة تفاعل التربة من خلال محتواها من الأملاح الذائبة. وأضاف Rahil وآخرون (2013) وجود انخفاض معنوي في درجة تفاعل التربة في تربة طينية رملية باستخدام ثلاثة مستويات من ملوحة مياه الري (3 و 5 و 7) ديسي سيمنزم⁻¹، إذ أنخفضت قيم درجة تفاعل التربة من 7.38 إلى 7.11 و 7.06 و 7.01 على التوالي في نهاية موسم نمو نبات الطماطة ولعمق 30 سم .

وأشار Takase وآخرون (2011) إلى أن استعمال مياه ري ذات قيم أيصالية كهربائية (3.7 و 4.1) ديسي سيمنزم⁻¹ لري نبات الطماطة أدى إلى انخفاض معنوي في درجة تفاعل التربة من 6.6 إلى (6.2 و 6.4) على الترتيب. أما النتائج التي حصل عليها الزيدي (2011) في تجربة استخدم فيها ثلاث مستويات من المياه المالحة 1.4 و 3.0 و 4.5 ديسي سيمنزم⁻¹ لري نبات القرنابيط في تربة مزيج طينية غرينية لوحظ انخفاضاً معنوي في درجة تفاعل التربة مع زيادة ملوحة مياه الري حيث أنخفضت درجة تفاعل التربة من 7.76 إلى 7.68 و 7.62 و 7.51 على الترتيب، والنتائج في أعلاة تشير صحة العلاقة العكسية بين الملوحة ودرجة تفاعل التربة.

كما بين Gandhi وآخرون (٢٠٠٩) أن درجة تفاعل التربة قد انخفض مع زيادة تركيز الأملاح في مياه الري المستعملة، وأن أعلى قيمة حصل عليها لدرجة التفاعل ٧,٨٢ عند الري بمياه ذات ايصالية كهربائية ٠,٤ ديسي سيمنزم⁻¹ وأقل قيمة عند الري بمياه ذات ايصالية كهربائية ٨ ديسي سيمنزم⁻¹. كما اشار rani وآخرون (٢٠١٣) إلى انخفاض درجة تفاعل التربة بزيادة مستوى الملوحة في تربة طينية رملية، أن هنالك انخفاض معنوي في درجة التفاعل التربة بزيادة ملوحة مياه الري من ٢-٨ ديسي سيمنزم⁻¹، بسبب تراكم الأملاح المتعادلة في التربة التي سببت تعادل درجة تفاعلها. أن زيادة النسبة المئوية للصدويوم المتبادل قد تسبب زيادة في درجة تفاعل التربة لأكثر من ٨,٥ مما يتسبب في انخفاض جاهزية العناصر الغذائية مثل عنصري البوتاسيوم والفسفور وغيرها.

٢-١-١-٣ التأثير في نسبة الصوديوم الممتز (SAR).

أنَّ قيمة نسبة أمتزاز الصوديوم (SAR) هي دالة على تركيز أيون الصوديوم إلى ايونات الكالسيوم والمغنسيوم في التربة إذ انة كلما ازدادت قيمة نسبة امتزاز الصوديوم كلما ازداد التأثير الضار للصوديوم في تثبت التربة وتحطيم بنائها وانعكاس ذلك على نمو النبات وحاصلة (Follett و Saltanpolar 2001). وقد أوضح Kovda (1973) أنَّ المياه التي تحتوي على اكثر من 40 مليمول لتر⁻¹ من كاربونات الصوديوم وقد تؤدي إلى زيادة في نسبة إمتزاز الصوديوم من (10-20) % من السعة التبادلية للأيونات الموجبة. كما وجد Ragab وآخرون، (2008) أنَّ زيادة نسبة الصوديوم الممتز في التربة الكلسية تكون بزيادة مستويات ملوحة مياه الري، حيث بلغت 1.41 و 2.40 و 3.87 و 6.12 (ملي مول لتر⁻¹)^{2/1} عند استعمال مياه ري ذات ايصالية كهربائية 0.43 و 4.85 و 6.60 و 8.86 ديسي سيمنز م⁻¹ على الترتيب. كما وجد الزيدي (2011) أنَّ وجود زيادة معنوية في نسبة الصوديوم الممتز في التربة بزيادة ملوحة مياه الري عند استخدام ثلاثه مستويات من مياه ري لري نبات القرنابيط المزروع في تربة مزيج طينية غرينية إذ بلغت القيم 2.47 و 3.18 و 3.99 (ملي مول لتر⁻¹)^{2/1} للمعاملات المروية بمياه ذات ايصالية كهربائية 1.4 و 3.0 و 4.5 دسي سيمنز م⁻¹ على التوالي. بين Leogrande وآخرون، (2012) إلى وجود زيادة معنوية في نسبة الصوديوم الممتز في التربة بزيادة ملوحة مياه الري في تربة مزيجية طينية بنسبة 7.87 و 10.17 (ملي مول لتر⁻¹)^{2/1} ولعمقين (0-25) و (25-50) سم من سطح التربة بزيادة ملوحة مياه الري من 0.7 إلى 6 ديسي سيمنز م⁻¹ في الموسم الأول من الزراعة. كما اشار عبد الجبار وعاتي (٢٠١٣) إلى أنَّ قيم نسبة امتزاز الصوديوم للتربة قد ارتفع معنوي من ١٣,٦ إلى ١٥,٤ مليمول لتر^{2/1} عند ارتفاع قيم التوصيل الكهربائي لمياه الري المستعملة إلى ٨ ديسي سيمنز م⁻¹.

٢-١-١-٤ المياه المالحة وجاهزية العناصر المغذية في التربة :

ادى استعمال المياه المالحة بشكل مستمر في الري إلى تملح التربة والتأثير على جاهزية العناصر الغذائية فيها، لذلك قد تضاف المخلفات العضوية إلى التربة من أجل التخفيف من الأثار الجانبية والسلبية لأستعمال المياه المالحة اثناء الري فقد وجد هادي وشعلان (٢٠١٣) انخفاض تراكيز النيتروجين والفسفور والبوتاسيوم والحديد والمنغنيز في نبات الحنطة بنسبة (٣ و٨ و١٢ و٢١ و٥٣) % على التوالي مع زيادة ملوحة مياه الري من ٢,١ إلى ٨ ديسي سيمنز م^{-١} ويعزى إلى المنافسة الأيونية على مواقع الأمتصاص في الجذور من قبل الصوديوم والكالسيوم والمغنيسيوم مما يؤدي إلى خفض Mn, Fe, K, P, N في النبات والتي تعمل على تحسين صفات التربة الفيزيائية والكيميائية مسببة زيادة جاهزية العناصر الغذائية والماء للنبات وايضاً تمنع تجمع الأملاح في التربة (عبد الكريم والدلفي، ٢٠١٧). تعمل المادة العضوية على خفض قيم الأيصالية الكهربائية للتربة عند اضافتها ، ويعزى سبب ذلك الأنخفاض إلى تحسين صفات التربة الفيزيائية وايضا تحسين بناء التربة وزيادة ثباتية تجمعاتها وزيادة المسامية مما يساعد في حركة الماء بسرعة خلال التربة وتقليل حركة الأملاح من اسفل التربة إلى اعلى سطح التربة ومن ثم جاهزية العناصر الغذائية. أن زيادة عملية الغسل تعمل على التخفيف من تأثير ملوحة مياه الري المالحة مما يؤدي إلى زيادة احتفاظ التربة بالماء عند معاملتها بالمخلفات العضوية وخلق بعض العناصر الغذائية وجعلها غير طليقة في محلول التربة في دراسة للعماري (٢٠١٥) اشار فيها أن ارتفاع ملوحة مياه الري من ٤,١ إلى ٧,٠ ديسي سيمنز م^{-١} قد سبب انخفاض تركيز N من ٢,٢٨% إلى ٢,١٢% و تركيز P من ٠,٢٣% إلى ٠,١٣% و تركيز K من ٢,٨% إلى ٢,٤% لأوراق الذرة الصفراء.

وقد اوضح Omami (٢٠٠٥) إلى وجود علاقة سلبية ما بين مستويات الأملاح في مياه الري على المحاصيل وبين أن كلما زادت تراكيز مستويات الملوحة انخفضت قابلية النبات على امتصاص العناصر الغذائية الضرورية لنمو النبات وهذا يؤدي إلى التقليل من قابلية النبات على القيام بالفاعليات الفسلجية، كما توصل راضي (٢٠١٤) أن ارتفاع ملوحة مياه الري لتكون ذات ايصالية كهربائية ٦,٤ ديسي سيمنز / م^{-١} بعد أن كانت ٤,٠ ديسي سيمنز / م^{-١} قد سبب انخفاض في مستوى النتروجين إلى ١٨,٧ غم كغم^{-١} بعد أن كان ٢١,١٢ غم كغم^{-١} والفسفور ١,٥١ غم كغم^{-١} بعد أن كان ٢,٠٥ غم كغم^{-١} والبوتاسيوم حصل تغير للقيم في النبات من ٢٥,٨٩ غم كغم^{-١} بعد أن كان ٢٠,٧٦ غم كغم^{-١}. وبين Awad واخرون (١٩٨٥) في دراسة تأثير ملوحة محلول التربة بانه يزداد هذا التأثير بزيادة التركيز الملحي الذي يعمل على انخفاض جاهزية في التربة بسبب زيادة تركيز الكالسيوم للترب المتأثرة بالملوحة. كما اشار بريسم (٢٠٠٦) أن زيادة ملوحة مياه

الري من ١,٢ ديسي سيمنز م^{-١} إلى ٤,١٧ ديسي سمنز م^{-١} قد سبب انخفاض النتروجين الكلي في التربة من ٧٢٠ إلى ٧١٦ ملغم كغم^{-١}. بينما اشار عبد العلي (٢٠١١) أنّ ارتفاع ملوحة التربة سبب انخفاض في تركيز الأمونيوم والنترات المنطلق تعدن المخلفات الحيوانية في التربة. اشار Wang وآخرون (٢٠٢٠) أنّ تحسن ظروف التربة بزيادة مساميتها لوجود المادة العضوية قد ساهم في زيادة النشاط المايكروبي مما انعكس على محتوى التربة من النتروجين الجاهز. وفي دراسة اجراها الدليمي، (٢٠٠٧) لمعرفة تأثير الري بمستويين من الملوحة ٤,١ و ٩,٠ ديسي سيمنز م^{-١} في نمو وحاصل نبات الذرة الصفراء لأحظ فرقا معنوي في محتوى الأوراق من عناصر K و P و N إذ اعطى الري بمستوى ملحي ٤,١ ديسي سيمنز م^{-١} أعلى محتوى ٨,٧ و ٣,٧ و ٣٢,٧ ملغم. غم^{-١} على التوالي بينما اعطى لمستوى ٩,٠ ديسي سيمنز م^{-١} أقل محتوى من العناصر بلغ ٤,٨ و ٢,٢ و ٦,٠ ملغم. غم^{-١}، كذلك اشار أنّ محتوى الأوراق من عنصر الصوديوم كأن أقل قيمة (٤,٨) ملغم. غم^{-١} عند المستوى ٤,١ ديسي سيمنز م^{-١} أمّا عند المستوى ٩,٠ فكان أعلى قيمة للصوديوم (٨,٦) ملغم. غم^{-١}.

٢-٢ تأثير الري بالمياه المالحة في نمو النبات:

تتعرض النباتات التي تنمو في ظروف الحقل إلى كثير من العوامل البيئية المختلفة وأي تغيير في هذه العوامل عن المستوى المطلوب هو ضار للنبات ويؤدي إلى الأجهاد. وتعتبر الملوحة عاملاً هاماً ومؤثراً في الإنتاج والزراعة المستدامة ولأسيما في المناطق الأروائية في المناطق الجافة وشبه الجافة من العالم (Manzur و Martinez-Beltran، 2005). بسبب انخفاض الموارد المائية من حيث الكمية والنوعية لذلك يجب اعتماد ادارته مناسبة للمياه والمحاصيل والتربة تتوافق مع اعتماد المياه المالحة للري لتعويض النقص الحاد في المياه نتيجة التنافس بين الأستهلاك المائي البشري والزراعي (٢٠١٥، Grismer و Bali). بينما يعتقد بعض الباحثين انه عند استعمال المياه لأغراض الري قد تحصل زيادة وقتية لملوحة التربة ممكن السيطرة عليها باعتماد ادارة تربة ومياه جيدة (Van Hoorn وآخرون، ٢٠١٨). فقد أوضح Munns (2002) أنّ العديد من الدراسات أشارت إلى أنّ النباتات التي تنمو تحت الظروف الملحية تتأثر بثلاث طرق: أولها انخفاض الجهد المائي في المنطقة الجذرية مما يتسبب في العجز المائي وثانيهما السمية الناتجة من الأيونات والأكثر أهمية هما أيونا الصوديوم والكلورايد وأختلال التوازن للمغذيات مما يؤدي إلى حدوث أمتصاص قليل للمغذيات وصعوبة نقلها للنبات والثالثة التضاد الذي يحدث بين أيون الصوديوم وأيون البوتاسيوم مما يؤثر سلباً في أمتصاص أيون البوتاسيوم. كما أوضح Maas و Grattan (1999) أنّ قيمة ملوحة مياه الري 1.8 ديسي سيمنز م^{-١} تعطي أعلى إنتاج لحاصل اللهانة وفوق هذه القيمة يبدأ وزن رؤوس

اللهاة في الأنخفاض. كما توصل صادق وجلو (1994) عند أستعمالهم لثلاث نوعيات من مياه الري ذات الأيصالية الكهربائية (1.2 و 2.8 و 3.6) ديسي سيمنزم¹ وتحت انظمة رطوبة مختلفة في ري نباتي اللهاة والحنطة في أمكانية استخدام مياه الري بهذه المستويات من الملوحة في ري النباتين على أن يكون الري بفترات اقصر من فترات الري بالمياه العذبة.

بينما وجد Hess و Molatakgoosi (2009) أنخفاضاً قليلاً في حاصل اللهاة إذ كانت التربة ذات قيم ملوحة (3.4 و 3.7 و 5.4 و 9.5) ديسي سيمنزم¹ وكانت نسبة الأنخفاض في الحاصل بمقدار 15% وحصول أنخفاض عالي المعنوية لحاصل اللهاة لتصل إلى 51% في التربة ذات الملوحة (22.3) ديسي سيمنزم¹. وأشار الدلفي (٢٠١٣) إلى انخفاض حاصل النبات في ظروف الري بالمياه المالحة ذو الملوحة اكثر من ٥,١ ديسي سيمنزم¹ بتأثيرها السلبي على نشاط الأحياء المجهرية المسؤولة عن تعدن المخلفات العضوية بالإضافة إلى ضعف نشاط الأحياء المجهرية المسؤولة عن تحلل الأسمدة. كما وجد الزيدي (2011) أنخفاضاً معنوي في حاصل الأقراص الزهرية لنبات القرنبيط بزيادة ملوحة مياه الري إذ بلغت معدلات الحاصل (3.0 و 1.4 و 67.91 و 65.37 و 48.54) ميكاغرام هـ¹ للمعاملات المروية بمياه ذات أيصالية كهربائية (1.4 و 3.0 و 4.5) ديسي سيمنزم¹ على التوالي. وحصل سلمان (2000) عند استعماله لأربعة مستويات من مياه ري أيصاليتها الكهربائية 0.98 و 3 و 5 و 7 ديسي سيمنزم¹ لري نبات البصل في تربة مزيجة طينية غرينية على أنخفاض معنوي في حاصل البصل وكانت نسبة الأنخفاض في الحاصل عند الري بمياه ذات ملوحة 3 ديسي سيمنزم¹ بلغت 5%، وزادت نسبة الأنخفاض في الحاصل لتصل إلى 32% عند الري بمياه ذات ملوحة 7 ديسي سيمنزم¹.

أن استخدام المياه المالحة اثناء عملية الري تسبب بإضافة الأملاح إلى التربة وأن جزء من هذه الأملاح يمتص من قبل النبات، كما أن ارتفاع درجات الحرارة تؤدي إلى عملية تبخر للمياه مسببة تراكم الأملاح وزيادة الضغط الأزموزي وزيادة تركيز الأملاح وبالتالي يسبب السمية للنبات (Phocaides, ٢٠٠١). أن أنسب انواع مياه الري المالحة المستخدمة في عملية الأرواء تتوقف على نوع المحصول المراد زراعتة ونوع التربة ونوعية المياه المالحة والظروف المناخية السائدة. لذلك فانه على الرغم من أن المياه المالحة لأتصلح لري المحاصيل الحقلية إلى انة يمكن استخدامها بنجاح عن طريق اتباع الإدارة المناسبة دون اثار سلبية على البيئة والمحاصيل والتربة (Praenos, ٢٠٠٣).

هنالك العديد من المناطق العراقية التي تعاني من قلة تساقط الأمطار وشحة المياه العذبة ادى إلى استعمال المياه المالحة في الزراعة وقد استخدم عذافة (٢٠٠٥) اربعة مستويات من مياه ري ذات الأيصالية الكهربائية

٢،١،٥ و ٢،٥ و ٧،٥ ديسي سيمنز م-١ لري محاصيل مختلفة ومنها الحنطة ، وقد وجد أنّ ملوحة مياه الري ادت إلى انخفاض معنوي في ارتفاع النبات، كما بين كل من EL-Iethy واخرون (٢٠١٣) عند دراستهم لصنفين من الحنطة ومستويين من التسميد البوتاسي إذ حصلو على زيادة في ارتفاع النبات بزيادة التسميد البوتاسي، إذ بلغ معدل ارتفاع النبات ٧٦ سم وبلغ ارتفاع النبات في المستوى الثاني من التسميد البوتاسي بلغ ٨٠،٥ سم. كما وجد الشحات(٢٠٠٠)، أنّ ملوحة مياه الري تعمل على تقزم سيقان النبات وتقلل من تكوين الفروع الجانبية وتؤدي إلى موت الفروع الغضة الحديثة التكوين، بينما وجد Hakim واخرون (٢٠١٠)، من خلال دراسة أنّ الملوحة تعمل على تقليل سرعة الأنبات في مرحلة الأنبات الأولي كلما كانت هنالك تراكمات ملحية عالية على الطبقة السطحية. فقد اشار جودي، (٢٠٠٩) إلى أنّ ملوحة التربة تؤدي إلى قلة الجهد المائي لمحلول التربة ورفع الجهد الأزموزي ومن ثم تعرض النبات إلى الجهد المائي ولأحقا يحدث التأثير السمي او النوعي والأخلال بالتوازن الغذائي والمهرموني .

وكما يزداد تركيز الأملاح الذائبة في وسط نمو النبات سوف يؤدي إلى خلل في العمليات الأيضية للنبات وأن ذلك يؤثر سلبا في نمو النبات ومن ثم يؤدي إلى تقزم النبات ورداءة النوعية وقلة الإنتاج وقلة النمو واحيانا موت النبات (Zhu، ٢٠٠٧)، إذ كلما زاد تركيز كلوريد الصوديوم في وسط نمو النبات كلما زاد تدهور نسبة الأنبات والذي يثبط عند تركيز ٨٤ ملي مول لتر^{-١} من كلوريد الصوديوم. كلما زاد تركيز الأملاح في التربة زاد ارتفاع الضغط الأزموزي وبالتالي يقلل من جاهزية الماء المتيسر في المنطقة الجذرية وهذه الحالة مشابهة للأجهاد المائي الناتج من عملية الجفاف الذي يؤدي إلى قلة النمو. أنّ زيادة تركيز مستويات الملوحة في التربة يساهم في تقليل الجهد المائي لمحلول التربة الذي يحد من امتصاص النبات للمياه وتسبب السمية لقسم منها أنّ لعنصر الصوديوم الدور الأكبر لسمية بسبب التضاد مع امتصاص عنصر البوتاسيوم، الذي يحدث اضطراب في عملية فتح وغلق الثغور وبالتالي سوف يؤدي إلى فقدان المياه، أمّا عنصر الكلور فأنّ سميته تؤدي إلى حدوث الأصفرار في اوراق النباتات ونخرها وهذا يؤثر على عملية البناء الضوئي مما يؤدي إلى انخفاض في الإنتاج الزراعي (Tavakkoli واخرون، ٢٠١٠). بينما اوضح Ghafloor واخرون (٢٠١٤) انخفاض انبات بذور الحنطة لمختلف الأصناف.

تعد المستويات العالية من الملوحة ذا اثار سلبية وذلك لحدوث عدم التوازن للمغذيات وضعف التمثيل الضوئي وتثبيط الأنزيمات وهذا يؤدي إلى موت النبات (Tuteja و Mahajan، ٢٠٠٥) ويمكن الحد من تأثير السمية لعنصر الصوديوم عن طريق زيادة تركيز عنصر البوتاسيوم في التربة لما لة من دور مهم في العصارة الخلوية تحت التراكيز العالية من الملوحة في الحفاظ على التوازن بين عنصري البوتاسيوم

والصوديوم والتقليل من الأثار السلبية للملوحة على النبات. لوحظ أنّ هنالك دور مهم للكالسيوم والمغنيسيوم لتقليل من سمية عنصر الصوديوم عن طريق انتقال البوتاسيوم والسيطرة على امتصاص الصوديوم داخل اجزاء النبات من خلال زيادة القدرة التنظيمية لخلايا النبات في امتصاص البوتاسيوم. كما اجريت تجربة على نبات السبانخ بتعريضة إلى الشد الملحي عن طريق استخدام نوعين من المياه (مياه نهر ومياه مالحة ذا تراكيز ٠,١٧٠, ٠,١٧٠ ملي مول) كما اشارو Di Martno اخرون (٢٠١٣) أنّ للملوحة تأثير سلبي على النبات، إذ أنخفضت نسبة الكلوروفيل الكلي وكفاءة عملية البناء الضوئي بشكل معنوي في النبات المعرض للأجهاد الملحي مقارنة مع النباتات غير المعرضة للأجهاد إذ لوحظ تراكم الحامض الأميني البرولين وتراكم أيون الصوديوم في النبات وبشكل معنوي مقارنة مع النباتات التي تم ريها بمياه النهر.

كما بين Rajpar واخرون (٢٠١١) أنّ سبب انخفاض الإنتاجية في النبات ناتج من زيادة ملوحة مياه الري والترتبة لزيادة محتوى النبات من الصوديوم والكلورايد من ٤,١ إلى ٥,٠ و٧,٠ ديسي سيمنز م^١ وانخفاض نسبة الصوديوم إلى البوتاسيوم. كما وجد أنّ زيادة التركيز الملحي في المنطقة الجذرية قد يؤدي إلى ارتفاع الضغط الأزموزي لمحلول التربة الذي يمكن حسابة من خلال معادلة Richards (١٩٥٤). كما اشار Poustini وSiosemardeh (٢٠٠٤)، أنّ ترسب العناصر الغذائية يزداد بزيادة تراكيز الملوحة في جذور نباتات الحنطة، وقد فسر هذا لضعف ترابط مكونات الغشاء البلازمي مع بعض الأيونات الثنائية التكافؤ كالكالسيوم التي تعمل على الترابط بين مكونات الغشاء يحدث نقص في تماسك الغشاء البلازمي الذي يؤدي إلى ضعف السيطرة على نفاذية العناصر. وأشارت نتائج الساعدي واخرون (٢٠١٠) إلى حصول انخفاض معنوي في حاصل نبات الحنطة عند زيادة ملح كلوريد الصوديوم في وسط النمو إلى ١٥٠ ملي مول لتر^{-١} حيث ادت إلى زيادة ملوحة مياه الري إلى ٨,٢ ديسي سيمنز م^١ وهذا سبب انخفاض المادة الجافة إلى ٥١,٥١ غم نبات وحاصل الحبوب إلى ٢,٧١ غم نبات بعد أنّ كانا ٦,٥ و٣,٢٣ غم نبات على التتابع. وفي دراسة أخرى وجد الجعفر واخرون (٢٠١٤) أنّ تأثير ملوحة مياه الري والبوتاسيوم في نمو أربعة اصناف من الحنطة انة يمكن استخدام المياه المالحة لغاية ٤ ديسي سيمنز م^١ وقد تسببت في انخفاض حاصل الحبوب بنسبة لا تتجاوز ١٤,٢%.

٢-٣ التأثير للمياه المالحة في الأيونات الموجبة الذائبة في التربة.

٢-٣-١ أيون الصوديوم (Na⁺).

يعد أيون الصوديوم من الأيونات المهمة والمعتمدة في تقييم مياه الري، وذلك لتأثيره في بعض الصفات الفيزيائية للتربة إذ انه يعمل على تشتيت دقائق التربة ومجاميعها مما يتسبب في انخفاض الأيصالية المائية

ورداءة التهوية وزيادة الكثافة الظاهرية للتربة، فضلاً عن تأثيره في الصفات الكيميائية إذ أنّ زيادة تركيزه في مياه الري يؤثر بشكل مباشر في ملوحة التربة من خلال ارتباطه ببعض الأيونات الأخرى كالكلورايد والكاربونات والبيكاربونات ويشكل مركبات ملحية تعمل على تملح التربة (Follett و Saltanpolar, 2001). فقد بين Ragab وآخرون (2008) حصول زيادة معنوية في تركيز الصوديوم الذائب في التربة عند استخدام مستويات مختلفة من ملوحة مياه الري حيث ازدادت (3.73 و 7.25 و 13.68 و 23.52) ملي مول لتر⁻¹ بزيادة مستويات ملوحة مياه الري (0.43 و 4.85 و 6.60 و 8.86) ديسي سيمنز م⁻¹.

أمّا النتائج التي توصل إليها Takase وآخرون (2011) فهي أنّ تركيز الصوديوم الذائب في التربة أزداد معنوي بقيمة (11.5 و 12.4) سنتمول كغم⁻¹ بزيادة ملوحة مياه الري من 3.7 إلى 4.1 ديسي سيمنز م⁻¹. وكذلك أشار الزبيدي (2011) إلى وجود زيادة معنوية في نسبة الصوديوم الذائب في التربة عند استخدام لنوعيات من مياه ري ذات أيسالوية كهربائية مختلفة مزروعة بنبات القرنابيط (1.4 و 3.0 و 4.5) ديسي سيمنز م⁻¹ حيث أزدادت نسب الصوديوم الذائب (10.50 و 15.94 و 22.29) ملي مول لتر⁻¹ على الترتيب. كما وجد Leogrande وآخرون (2012) إلى وجود زيادة في تركيز الصوديوم الذائب في التربة المزيجة الطينية المزروعة بنبات الطماطة حيث بلغت (21.11 و 18.7) ملي مول لتر⁻¹ ولعمقين (0-25) و (25-50) سم من سطح التربة بزيادة ملوحة مياه الري من 0.7 إلى 6 ديسي سيمنز م⁻¹ في الموسم الأول من الزراعة وفي الموسم الثاني أنخفض تركيز الصوديوم الذائب في التربة ولعمقين من سطح التربة حيث بلغت (10.93 و 11.71) ملي مول لتر⁻¹. وفي دراسة أخرى وجد الجعفر وآخرون (2014) أنّ تأثير ملوحة مياه الري والبتاسيوم في نمو أربعة اصناف من الحنطة انة يمكن استخدام المياه المالحة لغاية 4 ديسي سيمنز م⁻¹ وقد تسببت في انخفاض حاصل الحبوب بنسبة لا تتجاوز 13.4% بينما وجد الكعبي (2017) تأثير غير معنوي لزيادة ملوحة مياه الري من 1 إلى 6 ديسي سيمنز م⁻¹ على الرغم من أنّ الزيادة في التركيز الملحي سبب انخفاضاً في حاصل الحبوب لمحصول الحنطة إلى 18.8% قياساً مع معاملة المقارنة (1) ديسي سيمنز م⁻¹ ويمكن تعليل ذلك إلى أنّ الري بهذه النوعية من المياه كأنّ لموسم واحد. وأشارت Sabah وآخرون إلى أنّ الري بمياه ملوحتها 1,7 ديسي سيمنز م⁻¹ أدت إلى زيادة معنوية في وزن (1000) حبة ومتوسط الحاصل الكلي لمحصول الشعير حيث أعطت أعلى قيمة بلغت 35,7 غم و 3,7 طن هـ⁻¹ بينما أعطت معاملة المياه المالحة (7,2) ديسي سيمنز م⁻¹ أقل قيمة بلغت 30,4 غم و 2,3 طن هـ⁻¹ على التتابع.

٢-٣-٢ أيون الكالسيوم والمغنيسيوم (Mg^{++} و Ca^{++}) .

أنَّ المياه التي تحتوي على تراكيز عالية من ايوني الكالسيوم والمغنيسيوم تعد صفة جيدة لها لأنَّ زيادة تراكيز الكالسيوم والمغنيسيوم يعملانَّ على تحسين بعض صفات التربة من خلال التقليل من تأثير أيون الصوديوم عند الري بتلك المياه (1996، Glover). لأَخذ الدللي (٢٠١٣) أنَّ مياه الري التي ملوحتها ٨ ديسي سيمنز م⁻¹ قد ترفع من تركيز الكالسيوم والمغنيسيوم والصوديوم في التربة بالمقارنة مع مياه النهر (١,٥) ديسي سيمنز م⁻¹ بسبب احتواء مياه المبال على هذه الأيونات. فقد أكد Takase وآخرون (2011) أنَّ تركيز الكالسيوم والمغنيسيوم الذائبين قد أزداد بزيادة ملوحة مياه الري إذ بلغ تركيز الكالسيوم الذائب في محلول التربة (32.05 و 33.9) وبلغ تركيز المغنيسيوم (8.3 و 18,9) سنتي مول كغم⁻¹ عند أستعمالة لمياه ري ذات أيسالية كهربائية (3.7 و 4.1) ديسي سيمنز م⁻¹ على الترتيب. وأشار الزيدي (2011) إلى زيادة تركيز المغنيسيوم والكالسيوم الذائبين في التربة أزداد معنوي في التربة بزيادة ملوحة مياه الري حيث بلغ تركيز الكالسيوم (11.26 و 15.72 و 18.11) وبلغ تركيز المغنيسيوم (6.83 و 9.39 و 12.27) ملي مول لتر⁻¹ للمعاملات المروية بمياه ذات أيسالية كهربائية (1.4 و 3.0 و 4.5) ديسي سيمنز م⁻¹ على الترتيب. وكذلك بينت النتائج التي حصل عليها آخرون Leogrande، (2012) إلى وجود زيادة معنوية في تركيز الكالسيوم الذائب في التربة (16.12 و 13.56) وبلغ تركيز المغنيسيوم الذائب (10.32 و 9.36) ملي مول لتر⁻¹ ولعمقين (25-0) و (25-50) سم من سطح التربة بزيادة ملوحة مياه الري من 0.7 إلى 6 ديسي سيمنز م⁻¹ في الموسم الأول من الزراعة وفي الموسم الثاني أنخفض تركيز الكالسيوم الذائب في التربة (14.02 و 10.17) وبلغ تركيز المغنيسيوم الذائب (7.65 و 5.94) ملي مول لتر⁻¹ ولعمقين من سطح التربة.

أشارت (Esmat، ٢٠٠٠). إلى زيادة في محتوى كل من الكالسيوم والمغنيسيوم والصوديوم وانخفاض محتوى نبات الشعير من النتروجين والفسفور والبوتاسيوم مع زيادة ملوحة مياه الري باستعمال مياه البزل في تربة طينية وآخري. كما أوضح محسن (٢٠١٤) عند استعمال مياه النهر ومياه البزل المستمر المتناوب بين مياه النهر والبزل أنَّ تركيز الأيونات الموجبة قد ازداد في معاملة مياه البزل المستمر وتزداد هذه التراكيز بزيادة ملوحة مياه.

٢-٣-٣ أيون البوتاسيوم (K^{+}).

عرف Sparks (2000) بوتاسيوم محلول التربة بانه البوتاسيوم الذي يمتص مباشرة من قبل جذور النبات والأحياء المجهرية ويكون أكثر الصيغ عرضة للفقد بسبب الغسل ، ويوجد عادة بكميات قليلة ومتغيرة بشكل

كبير ويصعب تحديده، وبشكل عام لا تسد هذه الصيغة حاجات النبات. وأوضح Al-Zubaidi (2003) أن قيم البوتاسيوم الذائب في الترب العراقية يتراوح ما بين (0.01-0.06) سنتي مول كغم⁻¹ وترتبط ارتباطاً معنوياً موجباً مع كل من تركيز الكلورايد والصوديوم والأيصالية الكهربائية وكاربونات الكالسيوم وترتبط ارتباطاً سلبياً مع كل من النسبة المئوية للطين والسعة التبادلية للأيونات الموجبة. فقد وجد سعد اللثة والخفاجي (2003) أن الري بمياه مختلفة الملوحة أدى إلى حدوث زيادة معنوية في تركيز البوتاسيوم في التربة وبزيادة ملوحة التربة. فقد بين Jalali (2006) أن إضافة الأملاح بشكل كلوريدات الكالسيوم والمغنيسيوم والصوديوم والأمونيوم إلى التربة مع مياه الري بتركيز مختلفة تراوحت بين 0.03-0.05 مول/لتر أدت إلى تحرير البوتاسيوم الأصلي والممتز من التربة وكانت أعلى كمية متحررة مع إضافة كلوريد الأمونيوم. وفي دراسة أجراها ياسين وآخرون (2011) فقد أظهرت النتائج وجود زيادة معنوية في محتوى التربة من البوتاسيوم الذائب ونسبة (44.4 و 66.6%) بزيادة ملوحة مياه الري المستخدمة من 1.4 إلى 3.9 و 5.4 ديسي سيمنز م⁻¹ على الترتيب.

٢-٤ التأثير للمياه المالحة في الأيونات السالبة الذائبة في التربة .

٢-٤-١ أيون الكلورايد (Cl⁻).

نظراً لقلّة امتزاز أيون الكلورايد على أسطح الأطيأن فإن ذلك يؤدي إلى عدم تأثيره في الصفات الفيزيوكيميائية للتربة إلا أن وجود كميات كبيرة منه في مياه الري ربما يسبب تأثيراً سلبياً لبعض المحاصيل الزراعية (الزبيدي، 1989). كما وجد الطائي (٢٠٠٠) ارتفاع ملوحة مياه الري بزيادة تركيز أيون الكلورايد وذلك لأن هذا الأيون حر (لايترسب ولايتمز) من قبل التربة . وأشار Grieve وآخرون، (2001) إلى أن أيون الكلورايد يعد عنصراً ضرورياً لنمو النبات ولكن زيادة تركيزه عن الحدود المسموح بها تتسبب في سمية للنبات ومن ثم التأثير في الإنتاج كماً ونوعاً. فقد وجد آخرون Ragab، (2008) إلى أن تركيز أيون الكلورايد قد ازداد في التربة الكلسية بزيادة ملوحة مياه الري حيث بلغت (2.28 و 5.84 و 8.26 و 12.91) ملي مكافئ/لتر⁻¹ عند استعمال مياه ري ذات ايصالية كهربائية (0.43 و 4.85 و 6.60 و 8.86) ديسي سيمنز م⁻¹ على الترتيب. وتوصل الزبيدي (٢٠١١) بزيادة تركيز أيون الكلورايد الذائب في التربة (10.04 و 13.76 و 16.58) مليمول/لتر⁻¹ للمعاملات المروية بمياه ذات ايصالية كهربائية (1.4 و 3.0 و 4.5) ديسي سيمنز م⁻¹ على الترتيب. كما توصل Phocaides (2001) إلى أن استعمال مياه ري ذات تركيز أكثر من 60 مليمول لتر⁻¹ من أيون الكلورايد يعد ضاراً ويسبب خطورة للنبات. وبينت النتائج التي حصل عليها Gandahi وآخرون، (2009) أن تركيز أيون الكلوريد الذائب في التربة قد ازداد (1.21-1.21, ٢٥, ٦٧) ملي

مكافئ لتر⁻¹ بزيادة ملوحة مياه الري من (٢,٠٢-٠,١٥) ديسي سيمنز م⁻¹. كما وجد (Hussein ٢٠١١) وآخرون. أنّ ازدياد امتصاص أيونات الكلورايد والصوديوم في المجموع الجذري للحنطة مع زيادة ملوحة مياه الري وقد انخفض هذا الأمتصاص بزيادة ملوحة مياه الري من ٣٠٠٠ إلى ٦٠٠٠ ملغم لتر⁻¹ مقارنة مع مياه الحنفية. كما اشار محسن (٢٠١٤) إلى تركيز أيونات الكبريتات والكلوريد في التربة قد انخفض بعد الحصاد قياسا بتراكيزها قبل الزراعة عند استعمال مياه النهر ذات الأيصالية الكهربائية ١,٠٨ ديسي سيمنز م⁻¹، وذلك بسبب عملية الغسل المستمر للتربة بمياه النهر.

٢-٤-٢ أيون الكبريتات (SO₄⁻).

أنّ أيون الكبريتات له تأثير في فعالية الأيونات الأخرى في المياه وذلك لتأثيره في زيادة عملية الترسيب لبعض الأيونات ولأسيما أيون الكالسيوم مما يقلل من دورة في تحديد نشاط أيون الصوديوم الضار في التربة (Kovda, 1973). فقد بين Gandahi وآخرون، (2009) أنّ هنالك علاقة ارتباط معنوية بين تركيز أيون الكبريتات في مياه الري وتركيزه في مستخلص العجينة المشبعة للتربة حيث ازدادت القيم خطأً بزيادة تركيزه في مياه الري. كما قد وجد Ragab وآخرون، (2008) إلى أنّ تركيز أيون الكبريتات قد ازداد في التربة الكلسية بزيادة ملوحة ماء الري وبقيم (4.35 و 5.48 و 11.00 و 18.82) ملي مكافئ لتر⁻¹ عند استعمال مياه ري ذات إيصالية كهربائية (0.43 و 4.85 و 6.60 و 8.86) ديسي سيمنز م⁻¹ على الترتيب. وكذلك أشار الزيدي (2011) إلى أنّ هنالك تأثيراً معنوياً لملوحة مياه الري في زيادة تركيز أيون الكبريتات الذائبة في التربة إذ كان تركيز أيون الكبريتات (14.46 و 18.77 و 27.84) ملي مول لتر⁻¹ عند الري بمياه ذات إيصالية كهربائية (1.4 و 3.0 و 4.5) ديسي سيمنز م⁻¹ على الترتيب. كما بين بدير (٢٠١٦) زيادة تركيز الأيونات السالبة (الكلورايد، الكبريتات، البيكاربونات) عند ارتفاع مستويات ملوحة مياه الري وعزى ذلك إلى زيادة تركيز هذه الأيونات مع زيادة ملوحة مياه الري المستخدمة.

٢-٥ تأثير بقايا المخلفات العضوية في نمو وإنتاج النبات

المادة العضوية في التربة: هي عبارة عن خليط من المواد المتبقية من الكائنات الحية نباتية كانت أم حيوانية والكائنات الحية الدقيقة الأخرى الناتجة من خلال عمليات التحلل التي أخذت مدة طويلة من الزمن (عواد، ١٩٨٧) أو المواد العضوية والفضلات الحيوانية التي تضاف بشكل أسمدة عضوية إلى الحقول الزراعية أو السماد الأخضر. يمكن تقسيم المواد العضوية وفقاً للتركيب الكيميائي لآخرون (Havlin ٢٠٠٥) إلى مواد عضوية لا تحتوي على عنصر النتروجين مثل (الكربوهيدرات، الأحماض العضوية، اللكنين والدهون والزيوت) والمركبات عضوية النتروجينية وتشمل (البروتينات والبروتينات النووية والبيبتيدات المتعددة

والأحماض الأمينية والبيورينات والأحماض النووية ومركبات الطاقة ATP و ADP و المرفقات الأنزيمية ADPH. كما بين عواد(١٩٨٧) اهم خواص المادة العضوية وهي كالآتي:

- ١- تعد مخزنا للعناصر الغذائية الضرورية للنبات وتلعب دورا مهماً في خصوبة التربة.
- ٢- للمادة العضوية سعة تبادلية كاتيونية تبلغ حوالي ٣٠٠ ملي مكافئ، ١٠٠ غم^١.
- ٣- نظرا لأرتفاع السعة التبادلية الكاتيونية للمادة العضوية واحتوائها على مجاميع فعالة كالمجاميع الكاربوسيلية والهائروكسيلية والفينولية فانها تعمل على تقييد او خلب بعض العناصر الغذائية ومن ثم حمايتها من الضياع .

- ٤- لها مقدرة كبيرة على امتصاص الماء وذلك لمساحتها السطحية النوعية الكبيرة.
- ٥- تعمل على تحسين خواص التربة الفيزيائية بواسطة تحسين بناء التربة.
- ٦- تعمل المادة العضوية على امتصاص الحرارة من محيطها بسبب لونها الغامق ومن ثم الأسراع في انبات البذور ونمو النباتات.

٧- تزيد من قدرة التربة التنظيمية فلا تجعلها تميل إلى الحموضة او إلى القاعدية بل تكون التربة متعادلة. أن استعمال المخلفات العضوية عمل على تحسين خواص التربة الفيزيائية والكيميائية والحيوية. وذلك لعدم استخدام الحراثة وتوقف انجراف التربة بشكل كبير والمحافظة على زيادة المادة العضوية في التربة . وفي دراسة في ايكاردا اظهرت تطبيق الدورة الزراعية المناسبة وترك المخلفات اوبقايا المحصول السابق ، قد ادى إلى تحسين محتوى التربة من المادة العضوية (Health ، ٢٠١١). كما أشار النعيمي (١٩٩٩) أن مصادر المادة العضوية هي عبارة عن بقايا النباتات في الحقل مثل الجذور والسيقان والأوراق المتساقطة ، والأسمدة الخضراء ومخلفات الحيوانات في الحقل، ومخلفات المجازر، وفضلات المدن والكائنات الحية. واكد اخرون Bohn (1985) أن الجزء العضوي في التربة يعد الجزء الأكثر فعالية إذا حسب على أساس وحدة الوزن. وذكر Golchin (1994) واخرون أن المادة العضوية في التربة ناتجة من تراكم الأجزاء النباتية والحيوانية المتحللة جزئيا او كليا .

تعد المادة العضوية واحدة من أهم المكونات الطبيعية التي تعرف الأنسان على أهميتها ولم تعرف آلية تأثير المادة العضوية في التربة وخصوبتها الأ في العصور الحديثة بعد تطور العديد من العلوم (الكيمياء والميكروبيولوجيا وكيمياء التربة وتغذية النبات) التي اسهمت في معرفة كثير من خصائص المادة العضوية وتركيبها وتحولاتها ضمن التربة تحت تأثير نشاط الكائنات الحية الدقيقة (بو عيسى وغيث، ٢٠٠٥) . وأشار Russell (1973) إلى أن المادة العضوية هي الجزء العضوي غير الحي ويتضمن جذور النباتات الميتة ،

ومخلفات النبات سواء على سطح التربة او ممزوجا فيها.وكما يتضمن المركبات الدبالية المثالية التي تكون من مواد عضوية ذات الأوزان الجزيئية الواطئة والمركبات معقدة و اشار الحلفي (٢٠١٦) إلى دور المادة العضوية وزيادة نشاط الأحياء المجهرية والمادة العضوية في التربة فضلاً عن بقايا الجذور وافرازاتها الصمغية التي تعمل على ربط دقائق التربة مع بعضها.

تقسم المواد العضوية حسب التركيب الكيميائي إلى مركبات عضوية لأحتوي على عنصر النايتروجين وتشمل (الكاربوهيدرات، السيليلوز، هيموسيلوز، السكريات الأحادية والمتعددة، اللكتين، الأحماض العضوية وأملحها، الدهون والزيوت) ومركبات عضوية نايتروجينية وتشمل (البروتينات، البروتينات النووية، الببتيدات المتعددة، الأحماض الأمينية، البيورينات، الأحماض النووية) (Havlin، اخرون، ٢٠٠٥). تقوم الأحياء الدقيقة بعملية تحلل المادة العضوية إذ تستعملها مصدراً للطاقة اللازمة لها، فكلما زادت المادة العضوية بالتربة زاد نشاط الأحياء الدقيقة وزاد تكاثرها وعملت على تحلل المادة العضوية (الشريف، ١٩٩٥). وبين Alexander (1976) واخرون أن أحد الوظائف التي تقوم بها الأحياء المجهرية في التربة هي عملية تحلل المادة العضوية وتعد كمية المادة العضوية ونوعها ودرجة ملأمتها للكائنات الدقيقة العامل المحدد لأعداد وأجناس وأنواع تلك الأحياء إذ أن لكل منها مجموعة من الأنزيمات التي تقوم بعملية التحلل. لأحظ الفهداوي (٢٠١٧) وجود فروق معنوية لحاصل الحنطة عند دراسة اربعة مستويات من المركبات العضوية، إذ سجلت معاملة المقارنة اقصر مدة للوصول ١٠٠% تزهير و اعلى متوسط لدليل الحصاد. اظهرت دراسة اخرى ارتفاع محتوى التربة من المادة العضوية بنسبة ٠,١-٠,٢% نتيجة عدم الحراثة وبقاء كميات كافية من بقايا المحصول السابق فوق سطح التربة (Benites, 2005 و Bot)، أمّا من ناحية الإنتاج فإنّ ال مادة العضوية ساهمت في رفع وزيادة إنتاجية التربة بوجود المياه المالحة وبفسر هذا على قدرة المادة العضوية في جعل النباتات مقاومة للأجهاد الملحي اثناء الري بالمياه المالحة (دويني، ٢٠٠٣). و اشارت نتائج هشام (٢٠١٨) عند إضافة او وجود المركبات العضوية لمحصول الحنطة إلى وجود تأثيرات معنوية في طول والسنبله وعدد السنابل /م وعدد الحبوب بالسنبله وحاصل الحبوب . و اوضحت دراسات اخرى أنّ إضافة المخلفات العضوية لم يكن لها تأثير معنوي في الأيصالية الكهربائية او الأيونات الموجبة وانما ادت فقط إلى زيادة معنوية في تركيز البوتاسيوم . وجد Van slyke واخرون (٢٠٠١) أنّ المخلفات العضوية تعتبر مخزون اضافي للنتروجين والفسفور والبوتاسيوم التي لها دور ايجابي في نمو المحصول، واستخدام التسميد العضوي المتمثل بحامض الهيوميك له دور في تحسين نمو النبات وزيادة كفاءة الجذور على امتصاص الماء والمواد الغذائية الذائبة في التربة، كذلك يحفز نشاط الأحياء

المجهرية في التربة. بين البلخي (١٩٩٠) عند استخدام الأسمدة العضوية النباتية او الحيوانية ومزجها مع التربة ادت إلى زيادة جاهزية النتروجين في التربة. كما اشارت (٢٠١٥). Ati. واخرون أنّ إضافة المادة العضوية في التربة أنه يمكن تقليل عدد ريات هذا المحصول (الذرة الصفراء) وبامكانية زراعة هذا المحصول في المناطق الجافة وشبة الجافة في العراق وأنّ هذا الظرف قد ساعد النبات في امتصاص المغذيات بالمقارنة مع معاملة الشد الرطوبي بسبب عدم إضافة او وجود المادة العضوية فيها .

٢-٦ تأثير السماد البوتاسي في نمو وإنتاج النبات تحت تأثير الري بالمياه المالحة:

يعد التسميد البوتاسي وسيلة فعالة لتحسين مقاومة النباتات الحقلية للأجهادات المختلفة (Marschner و Jackobsen، ١٩٩٥) إذ يعتبر عنصر البوتاسيوم من اهم العناصر التي تسهم في تحمل الملوحة (Zhu، ٢٠٠٣) ولعنصر البوتاسيوم دور مهم في العمليات الفيزيولوجية في النبات مثل عملية التمثيل الضوئي والحفاظ على النشاط الأنزيمي وعلى إنتاج الخلايا النباتية، بالإضافة إلى دورة في امتصاص العناصر الغذائية الأخرى (Ren و Sun، ٢٠٠١)، كما بين كل من EL-Lethy واخرون (٢٠١٣) عند دراستهم لصنفين من الحنطة ومستويين من التسميد البوتاسي إذ حصل في نتائج التجربة زيادة في ارتفاع النبات بزيادة التسميد البوتاسي إذ بلغ ارتفاع النبات ٧٦ سم وارتفاع النبات في المستوى الثاني من التسميد البوتاسي بلغ ٨٠,٥ سم. كما اشارت عدة دراسات أنّ إضافة السماد البوتاسي إلى التربة سبب زيادة في نمو وإنتاج محصول الحنطة كمساحة ورقة العلم وارتفاع النبات وعدد الأفرع وحاصل المادة الجافة. كما اشار Havlinet al (٢٠٠٥) أنّ للبوتاسيوم دور في نقل وخرن المواد المغذية والعلاقات المائية داخل النبات، ويساعد على تحمل الملوحة العالية للنباتات، إذ أنّ إضافة السماد البوتاسي إلى نبات الحنطة حقق افضل نتائج عن طريق زيادة عدد التفرعات الحاملة للسنابل ومن ثم زيادة العدد الكلي للسنابل لوحدة المساحة وذلك لدورة في تحسين عملية البناء الضوئي (Chow واخرون، ٢٠٠٥) . ووجد حمودي (٢٠٠٥) أنّ هنالك علاقة ارتباط موجبة بين البوتاسيوم وعملية البناء الضوئي .

واشار ايضا Eissa (١٩٩٦). أنّ سبب انخفاض عدد الحبوب في السنبله هو نتيجة الشد الملحي الذي تعرضت له الحنطة خلال مرحلة النمو الذي ادى إلى التسريع وعدم اعطاء الوقت الكافي لنمو الحبوب واكتمال الزهيرات وفشل التلقيح بسبب عقم حبوب اللقاح الناتج من تأثير الري بالمياه المالحة التي تسبب عرقلة في امتصاص العناصر الغذائية وتأثيرها على عملية البناء الضوئي الناتج من زيادة الضغط الأزموزي وايضا التأثير في توازن الغذاء داخل النبات وتثبيط النشاط الأنزيمي الذي يلعب دورا مهما في الفعاليات الحيوية للنباتات وهذا يؤثر على نقل العناصر الغذائية من اجزاء نبات الحنطة إلى الحبوب وهذا يتفق على

ماحصل عليه الحمداني (٢٠٠٠) من أن زيادة ملوحة مياه الري أدت إلى انخفاض من وزن ١٠٠٠ حبة. إذ سجلت معاملة إضافة البوتاسيوم مع مياه الري إلى التربة أعلى متوسط وذلك بسبب دور البوتاسيوم الذي يعمل على زيادة عدد الحبوب في السنبله لسيطرة على الهرمونات النباتية التي لها علاقة بنمو الزهيرات وتلقيحها وخصابها، وكذلك يدخل في بناء البروتينات الضرورية لبناء الأنسجة وعملية البناء الضوئي أشار ابوضاحي واليونس (١٩٨٨) إلى أهمية إضافة البوتاسيوم لدورة في تكوين النشا والسكريات والبروتينات وتخزينها ونقلها مما انعكس ايجابيا على زيادة وزن الحبوب. كما أشار العبيدي وآخرون (٢٠٠٠) أن عدد الحبوب بالسنبله تزداد مع إضافة البوتاسيوم إلى الحنطة، إذ أعطت المعاملات المروية بمياه النهر أعلى متوسط من حاصل الحبوب مقارنة مع مياه الري المالحة التي أعطت أقل متوسط بسبب تأثير مياه الري المالحة واثارها السلبية في انقسام الخلايا وصغر حجمها، وصغر حجم الثغور وقلة المساحة الورقية ومن ثم انخفاض التمثيل الضوئي للنباتات النامية تحت تأثير الشد الملحي الذي يؤدي إلى انخفاض الحاصل أن للملحة تأثير في حاصل الحبوب من خلال التأثير في عدد الأشرطة (الساھوكي، ٢٠١٣). واتفقت هذه النتيجة مع (الدليمي والحديثي، ٢٠١٥) وقد أشار إلى معرفة تأثير إضافة التسميد البوتاسي على محصول الذرة الصفراء التي كأن تأثير معنوي على المحصول. أشار باقر (٢٠١٥) عند دراسة لمستويات مختلفة من البوتاسيوم على محصول الحنطة إلى تفوق معاملة ١٢٠ كغم K^١ في صفة ارتفاع النبات ومساحة ورقة العلم والوزن الجاف بينما أعطت معاملة المقارنة أقل متوسط للصفات المذكورة. واستنتج عبد الكريم (٢٠١٦) وجود تأثير معنوي لأستخدام مستويات مختلفة من السماد البوتاسي على محصول الحنطة إذ تفوقت معاملة ١٥٠ كغم K^١ في صفة ارتفاع النبات ومساحة ورقة العلم بالمقارنة مع معاملة المقارنة التي أعطت أقل متوسط لهذه المؤشرات. وتوصل عبد الله وزكي (٢٠١٧) في دراسة اجراها لمعرفة إضافة السماد البوتاسي إذ اعطى المستوى ٢٠٠ كغم K^١ أعلى متوسط لصفة المساحة الورقية بينما أعطت معاملة المقارنة أقل متوسط لهذه الصفة وصفة ارتفاع النبات.

٢-٧ محصول الحنطة *Tricum aestivum* L.

تعد الحنطة واحدة من اهم المحاصيل من الناحية الأقتصادية والغذائية في العراق، وتعد الحنطة صنف ابناء ٩٩ من اصناف الحنطة الناعمة. والتي تتميز بصفات ظاهرية تميزها عن الأصناف الأخرى كونها لون السنبله اصفر وطول الحامل للسنبله قصير والمقطع العرضي لحامل السنبله مجوف وكثافة السنبله غير كثيفة والزغب على القنابح غير موجود وانفراج السفا اكثر من ٤٥ درجة (عباس وهادي، ٢٠١١). إذ تشكل الحنطة قيمة غذائية مهمة تتمثل بالموازنة الجيدة في حبوبها بين البروتينات والكاربوهيدرات (Tony، ٢٠٠٦). وتعد

الحنطة الأكثر أهمية بين المحاصيل الحبوب، لكونه الغذاء الرئيسي لأكثر من ٦٠ بلدا من العالم، إذ يسهم بتوفير ٢٠% من حاجة الأنسان للغذاء (AL-Fouly وآخرون، ٢٠١١)، ويعتبر العراق احد المراكز الأصلية لنشوء الحنطة ومن البلدان التي تتوفر فيها عوامل نجاح زراعة فقد كانت المساحة المزروعة لموسم ٢٠١٩ حوالي ٦,٣٣١ مليون دونم وإنتاجية بلغت ٤,٣٤٣ الف طن (وزارة الزراعة / الأحصاء الزراعي ٢٠١٩)، يلاحظ أنّ الزيادة الحاصلة في الإنتاج تعود إلى التوسع الأفقي لذلك نحن بحاجة إلى وسائل وتقانات حديثة، تسهم في زيادة إنتاج المحصول من خلال زيادة إنتاجية وحدة المساحة وبالتالي تحقق مايسمى بالتوسع العمودي في الزراعة، توجد عدة عوامل تؤثر في إنتاج الحنطة ومنها ارتفاع الرطوبة التي تؤدي إلى خفض نسبة انباتها كما بين (Karunakaran، ١٩٩٩). كما اشار (Alinezhad، ٢٠١٣) أنّ إضافة اربعة مستويات من السماد العضوي لنبات الشعير انه هذه التراكيز قد اثرت معنوياً في صفة عدد الحبوب في السنبله وحاصل الحبوب وحاصل البروتين. تعد الحنطة من المحاصيل المتوسطة التحمل للملوحة وأنّ إنتاجها يتاثر كثيراً في العوامل البيئية لأسيما القلوية وملوحة ماء الري (IZadi-Darbandi، ٢٠١٢). يعد الأجهاد الملحي واحدة من اهم العوامل المؤثرة في نمو اغلب المحاصيل وإنتاجها في العالم بسبب تأثيرات الضارة في نمو نباتات المحاصيل الناشئة عن الأجهاد الأزموزي والمائي، إذ تؤثر الملوحة في تقليل نمو الحنطة عن طريق التأثير السلبي في مقدرة النبات بامتصاص الماء من التربة وكذلك تؤثر سلبا في الفعاليات الأيضية (آخرون Khan، 2015). وأنّ العراق مازال يعاني من تردي في إنتاجية هذا المحصول على الرغم من كونه احد المواطن لنشوئه (باقر، ٢٠١٢). وأشار Senn وآخرون (١٩٩١) إلى انه يرجع هذا التدهور إلى عدم اتباع اساليب الإدارة الصحيحة ومنها اتباع نظام تسميد متكامل لذلك يلجا الباحثون إلى ايجاد سبل جديدة من خلالها يمكن رفع إنتاجية الحنطة.

٢-١٨ الأليات المستخدمة من قبل النبات لمقاومة الملوحة

أنّ النباتات لها عدة آليات لتحمل الملوحة والتي ترتبط بتنظيم الأيونات وتقسيمها (مثل التخلص من الأيونات او التراكم في الفجوات) وتخليق الأزموزية وإنتاج الأنزيمات المضادة للأكسدة والهرمونات النباتية والتغيرات في مسارات التركيب الضوئي (Parihar، آخرون ٢٠١٥). أنّ من اكثر المحاصيل الزراعية استخدماً في تغذية الأنسان والحيوان مثل محاصيل الحبوب والأعلاف والمحاصيل البستانية، تكون معرضة نسبياً إلى تراكيز عالية من الأملاح المذابة في مياه الري وبالتالي البقاء في المجموع الجذري (Ondraset، آخرون ٢٠١١). بينما حصل (Attia، ٢٠١٦) وآخرون عند دراسة معرفة إضافة مستويات من الأسمدة العضوية على محصول الحنطة تحت ثلاث ظروف متغيرة اظهرت تفوق المعاملة ١٣,١ كغم هـ

١ في عدد السنابل وعدد الحبوب بالسنبلة وحاصل الحبوب ودليل الحصاد بالمقارنة مع معاملة المقارنة وهي ٨,٣ كغم هـ^١ أن من الأستيراتيجيات الممكنة لتقليل الأثار الضارة للملوحة على إنتاجية المحاصيل قد يكون بتلقيح تلك المحاصيل بالأحياء المجهرية الدقيقة المفيدة والتي يمكن أن تعزز إنتاجية النبات من خلال تقليل الجهد الناجم عن ملوحة تلك الأحياء المجهرية الدقيقة تزيد من نمو النبات من خلال عدة اشكال واليات مختلفة، منها تعديل مستوى غاز الأثيلين وزيادة ذوبان العناصر المعدنية لزيادة امتصاصها من قبل النبات. ويضاف إلى ذلك نمو في النظام الجذري وإنتاج الهرمونات النباتية والمضادات الحيوية. (Vcssey, ٢٠٠٣). أشار Cahn Bali (٢٠١٥) انه لأجل الحفاظ على توازن الماء المالح المقبول داخل عمق الطبقة الجذرية يجب استخدام المياه المالحة لأغراض الري بزيادة في جزء الغسل (LF). وأشار Al-Busaidi آخرون. (٢٠١٠) أن استخدام متطلبات الغسل يقلل من تراكم الأملاح في المناطق الجافة ويزيد من إنتاجية المحاصيل. وأشار الشمري وحمزة (٢٠١٣) أن استخدام متطلبات غسل كافية يؤدي إلى خفض تراكيز الأيونات الموجبة والسالبة في الطبقة السطحية وزيادة تركيزها في الطبقات السفلية من التربة. كما أن الحراثة تحت سطح التربة تؤدي إلى تحسن خصائص التربة الفيزيائية والكيميائية من خلال خفض الكثافة الظاهرية للتربة وزيادة رطوبتها أثناء الغسل (Wang آخرون، ٢٠٢٠).

2-٩ ملوحة مياه الري:

تعرف ملوحة مياه الري بانها تركيز الأيونات الموجبة والسالبة (الصوديوم، البوتاسيوم، الكالسيوم، المغنيسيوم، الكلور، الكاربونات، البيكاربونات، الكبريتات) في مياه الري وتقاس بوحدة الملي مول لتر^{-١} ويعبر عنها بالتوصيل الكهربائي (E. C) بوحدة ديسي سيمنز م-^١ (Stephen آخرون، ٢٠٠٢).

لقد اشارت الكثير من الدراسات والبحوث أن ارتفاع ملوحة التربة ناتج من مياه الري ويأتي ذلك من خلال تأثيرين (تأثير مباشر، تأثير غير مباشر) إذ يشير الأول إلى انتقال كميات كبيرة من الأملاح مع مياه الري إلى الأراضي الزراعية، أمّا التأثير الثاني يحدث نتيجة ارتفاع مستوى الماء الأرضي .. وهنالك نوع من المحاصيل يكون متحمل لملوحة مياه الري أمّا الأنواع الأخرى من المحاصيل تكون حساسة تجاه الري بالمياه المالحة. إذ تستخدم مياه الري المالحة في ري محصول معين وبنوعية تربة معينة لكننا لأنستطيع أن نستخدم نفس ملوحة مياه الري لمحصول آخر وتربة أخرى. (الزبيدي ١٩٨٩)، وقد زاد موخرا الأهتمام بالأتزان الملحّي للتربة لأنّ اي خلل في ادارة التربة يؤدي إلى تدهورها وقد استعمل لتوصيف المظاهر الديناميكية

لحركة لأملأح في التربة وللحصول على اسس تطبيقية للري والبزل والغسل وللحد من عملية التملح الثانوي وهذا ما أشار اليه Darab اخرون،(١٩٩٧).

أن من اهم الأمور الرئيسية في تطور الزراعة البيئية تهدد من خلال زيادة ملوحة التربة (GFSCC، ٢٠١٠) واستنادا إلى قسم خدمات ادارة الأراضي وتغذية النبات التابع لمنظمة الغذاء والزراعة (FAO)، فإن أكثر من ٦% من اراضي العالم متاثرة بالملوحة والتي تؤثر بشكل سلبي على الإنتاج الزراعي العالمي بالإضافة إلى نقص المياه النقية اصبح محدودا بشكل عالمي (Ridoutt وPFister، ٢٠١٠). أمّا نوعية المياه المخصصة للري تؤثر على صفات التربة الفيزيوكيميائية وعلى استقرار إنتاج المحاصيل الزراعية، مسببا فقد في الخصوبة وتعرض النبات للأجهاد وبالتالي التاثر سلبيًا على صفات الفسيولوجية والتي تؤثر لاحقًا على النمو (Parihar اخرون، ٢٠١٥).

أن ارتفاع مستويات الملوحة في التربة وفي مياه الري سوف يحفز من خلال تقليل او خفض قابلية امتصاص الماء من قبل النظام الجذري وكذلك يسبب الأجهاد الأيوني اعتمادا على التراكم الكبير لأيونات الأملاح في خلايا النبات (Kohler اخرون، ٢٠٠٩). فقد بين Rajpar (٢٠١١) أن الملوحة العالية لمياه الري تؤدي إلى تحديد نمو النبات بسبب زيادة محتوى النبات من الصوديوم والكلور ايد وانخفاض نسبة الصوديوم إلى البوتاسيوم. كما وجد الحمداني (٢٠٠٠) هناك انخفاض لمحتوى النبات من الفسفور والبوتاسيوم وزيادة محتواة من النتروجين والصوديوم والكالسيوم والمغنيسيوم عند استعمال مياه مالحة تصل ملوحتها إلى ٥ ديسي سيمنز م^١. وأشار Esmail and Kareem (٢٠١٢) أن التغير الذي يحصل في نوعيات المياه المستعملة لري محصول الذرة الصفراء ينتج عنه تغير في محتوى النبات من الكتيونات والأنيونات.

٢-١٠ استخدام المياه المالحة بالخلط وبالتناوب مع المياه العذبة للري

استخدمت ثلاثة نوعيات من المياه لري محصول الحنطة مياه نهر ومياه نهر مخلوطة مع مياه مبزل ومياه بزل. وقد كانت المستويات المستخدمة هي ١ و٤ و١٠ و٣٠ ديسي سيمنز م^١. وقد بينت نتائج الدراسة لم تظهر تأثيرات سلبية لنوعية المياه المخلوطة ومياه البزل على الحاصل بالمقارنة مع مياه النهر وتبين من ذلك أن التأثير الإيجابي المحفز للملوحة في زيادة الإنتاج عندما تكون مستويات مياه الري ضمن المستويات المسموح بها. إذ اوضح أن ملوحة التربة تزداد باستخدام مياه الري المالحة المستخدمة التي لم تسبب انخفاضا في كمية الإنتاج ضمن ظروف التجربة، وقد اوصى الباحث باتباع اسلوب استخدام التناوب بين نوعيات مياه الري بين رية واخرى بعد الأنبات (Hummadi، ٢٠٠٠).

أن استخدام مياه البزل بالخلط مع مياه الري العذبة قد وفرت ٥٠% من الماء العذب. إذ تم استخدام خمسة مستويات من مياه الري المالحة كمصدر لري محاصيل الحنطة والشعير والذرة الصفراء وبينت النتائج أن الشعير لم يتأثر معنوي بمستوى ملوحة مياه الري ٤,٠ ديسي سيمنز م⁻¹ وبعدها محصول الحنطة بينما اثر الري بالمياه المالحة ونفس المستوى المستخدم في الذرة الصفراء. بين فهد (٢٠٠٠) في دراسة لة أن استخدام وسائل الإدارة بين خلط المياه العذبة والمالحة والري بالتناوب قد حسن من ظروف الإنتاج مقارنة بالري المستمر بالمياه المالحة سبب تأثير ا غير معنوي في الحاصل. أن متطلبات الغسل بنسبة ١٥% لم تكن كافية لغسل الأملاح في المنطقة الجذرية وابعادها واثار الباحث ايضاً أن استخدام المياه المالحة لثلاثة مواسم زراعية موسماً ذرة صفراء وموسم حنطة سبب تراكماً للأملاح الذائبة وارتفاع متوسط الملوحة من ٢-١١ ومن ٦-١٦ ديسي سيمنز م⁻¹.

٢-١١ مشاكل ملوحة مياه الري .

يمكن تعريف ملوحة مياه الري بأنها تركيز أيونات الأملاح المعدنية الذائبة في الماء وماء التربة كوحدة حجم أو على أساس الوزن لذا تعد ملوحة مياه الري من أهم المعايير الكيميائية ذات الأهمية في تقييم نوعية مياه الري (Ghassemi و اخرون، 1995). أن محدودية توفير المياه ذات النوعية الجيدة للري قد دفعت لأستخدام مصادر بديلة للري مثل مياه البزل والمياه الجوفية ومياه الصرف الصحي وهذا الوضع سائد في معظم البلدان التي تقع في المناطق الجافة وشبه الجافة من العالم أن أستخدم هذه النوعية من المياه للري يجب الانتباه إلى معايير تقييم نوعية مياه الري مثل الأيصالية الكهربائية (EC) ونسبة الصوديوم الممتز (SAR) وتركيز الأيونات الذائبة وكاربونات الصوديوم المتبقية (RSC) (Ashfaq و اخرون، 2009). وتعرف مياه الري بانها مالحة عندما تكون قيمة الأيصالية الكهربائية اكبر من 4 ديسي سيمنز م⁻¹ (Varvel و اخرون، 2003) لذا تشكل ملوحة مياه الري مصدر قلق كبير في توفير المياه للري وعلى مستوى العالم حيث أن المستويات العالية من ملوحة مياه الري تميل إلى أن تؤثر في صفات التربة الكيميائية والفيزيائية وإنتاجية المحاصيل وذلك بشكل رئيس من خلال الحد من امتصاص الماء من قبل النبات والخلل في التوازن الأيوني والجهد الأزموزي ومشاكل في نفاذية التربة (khodapanah و اخرون، 2009).

أن نوعية المياه موضع بحث ودراسة في كثير من البلدان وأن أهم المواصفات النوعية لمياه الري التي يجب دراستها وتتمثل بعدة صفات وفيها التركيز الكلي للأملاح الذي يقاس بوحدات الديسي سيمنز م⁻¹ كوحدة قياس الأيصالية الكهربائية (EC) أو وحدات الجزء بالمليون للتركيز الكلي للأملاح. وايضاً تركيز أيون الصوديوم ونسبته إلى الأيونات الأخرى والتقدير المستخدم هو نسبة أمتزاز الصوديوم (SAR) Sodium

Adsorption Ratio. كما يعد تركيز بعض الأيونات السامة للنبات كالبورون والكلورايد وتركيز أيونات النترات والأمونيا. مع تركيز أيونات الكربونات والبيكاربونات بالنسبة لتركيز الكالسيوم والمغنيسيوم. وكذلك درجة تفاعل المياه (pH)، إذ أشار Richards (1954) إلى أنّ أهم الخواص المحددة لنوعية المياه هي قيمة الأيضية الكهربائية و نسبة أمتزاز الصوديوم وتركيز البورون والبيكاربونات.

٢-١٢ المخصبات الحيوية:

تعرف بانها كائنات حية دقيقة او مجموعة متوافقة من الكائنات الحية الدقيقة، او هي جميع ما يضاف إلى التربة من اصل حيوي في منطقة الجذور لتعمل على امداد النبات باحتياجاته الغذائية، واحيانا يطلق عليها باللقاحات الميكروبية Microbial inoculation إذ تعمل هذه التقنية على تعظيم استخدام الكائنات الحية المفيدة لغرض توظيفها في تحسين الصفات الطبيعية والكيميائية والحيوية في التربة، وتعمل ايضا بدور اخر هو الاحتفاظ بالعناصر الغذائية في الأرض المزروعة وتحويلها إلى صور جاهزة لتغذية النبات (البلخي، ١٩٩٠).

لقد اتجه العلماء نحو استخدام تقانات الزراعة الحديثة والنظيفة والتي تؤدي إلى التقليل من التلوث واستخدام مواد طبيعية تشمل الأسمدة العضوية والأسمدة الحيوية والتي تعد بديلاً مناسباً عن الأسمدة الكيميائية او مكملاً لها (الزغبي واخرون، ٢٠٠٧).

٢-١٣ أهمية المخصبات الحيوية :

لأهمية هذه المخصبات ولما تؤديه في البيئة والتي تظهر فيها بشكل مباشر في كل من النبات والتربة والبيئة ولذا نوجزها بما يأتي :

٢-١٣-١ الناحية الخصوبية والزراعية:

تعد المخصبات الحيوية وافرازاتها ذات اهمية كبرى للنبات إذ تعمل في زيادة قدرة النبات على امتصاص العناصر الغذائية والماء وتفرز بعض الهرمونات ومواد المنشطة للنمو(السامرائي وراهي، ٢٠٠٦). أنّ المحاصيل التي عوملت بالمخصبات الحيوية كانت اسرع في النمو على العكس من المحاصيل غير معاملة بالمخصبات الحيوية وبالتالي قد تعطي محصولاً مبكراً، أنّ هذه المخصبات تعمل على افراز المضادات الحيوية التي تساعد النبات في مقاومة الأمراض المستوطنة في التربة (Horvath et al، ١٩٩٥ و Harman، ٢٠٠١). ومن الفوائد المهمة لهذه المخصبات الحيوية تحسين بناء التربة الرملية عن طريق تجميع حبيباتها بما تفرزه من مواد سكرية.

٢-١٣-٢ من الناحية الاقتصادية:

توفر المخصبات الحيوية كميات كبيرة من الأسمدة المعدنية مما يؤدي على الحصول على منتج ذي جودة عالية. وتعمل على زيادة إنتاج المحاصيل قد تصل إلى ٣٠%، وتساعد على زيادة المحصول من المركبات والعناصر الغذائية والتقليل من الأسعار واجور الرش وتعمل على التقليل من استخدام المبيدات في مكافحة الحشرات والأدغال والأمراض النباتية وعائد الربح في زيادة الأنتاج ويرفع من دخل المزارع(البلخي، ١٩٩٠).

٢-١٣-٣ من الناحية البيئية:

تقلل المخصبات الحيوية من تأثير سمية المنتجات الغذائية وبالتالي تؤدي استعمالاتها الحصول على زراعة نظيفة ومنتج عالي الجودة فانها تحدّ من تلوث البيئة(البلخي، ١٩٩٠).

٢-١٤ الفطر *Aspergillus niger*

يعود الفطر *Aspergillus niger* إلى قسم الفطريات الكيسية Ascomycotina تحت صف الفطريات الكيسية الكروية plectomycetidae، وإلى رتبة Eurotials وتسمى هذه الرتبة من قبل الأختصاصيين برتبة الأسبرجيلس أو البلكتسكالس plectascales، وتشتمل على ٥٠ جنساً و عدة مئات من الأنواع. تتكاثر هذه الفطريات لأجنسياً بإنتاج سلاسل من الأبواغ الكونيدية بأعداد كبيرة تحمل على فروع الحوامل البوغية ويرمز شكلها إلى مرشة الماء (Bennet، ٢٠٠٩). تتميز مستعمرة الفطر *A. niger* بغزارة نموها، والخيوط الفطرية فيها مقسمة ومتفرعة، وخلاياها كثيرة النوى ويختلف لونها باختلاف الأنواع (فضول ونفاع، ٢٠٠٩). ويتميز بلون جراثيمة السوداء إذ يطلق عليه العفن الأسود (طرابلسي، ٢٠٠٧). يتواجد الفطر *A. niger* في كل مكان وفي كل وقت وبأعداد كبيرة (Bennet، ٢٠١٠)، وتم عزل الفطر من الغبار والخضر المتعفنة ومختلف أنواع التراب. كما يعد عاملاً للتدهور الحيوي Biodeterioration في بيئة الإنسان. أنّ خصائص الفطر هو استيراتيحية الغذائية المميزة، إذ يفرز الأنزيمات والحوامض في المحيط الذي يتواجد فيه فضلاً عن تحطيم الجزيئات الكبيرة إلى جزيئات صغيرة يمكن أن تمتصها الخلية الفطرية مرة أخرى.

٢-١٤-١ بيئة الفطر *Aspergillus niger*

يعيش فطر *A. niger* رمياً على الدبال وفي التراب الغنية به، ويتواجد في تحلل الفواكة والخضروات النشوية) وبعض الأنواع يعيش متطفلاً على الإنسان والحيوان والنبات ويسبب بالعفن الأسود (فضول ونفاع، ٢٠٠٩)، وتوجد جراثيمة منتشرة في الهواء وفي التربة وينمو على اي وسط غذائي وعلى البقايا الحيوانية (الطرابلسي

٢٠٠٧) ينمو الفطر في درجات الحرارة العالية والمعتدلة وأنَّ الدرجة المثالية لنمو الفطر هي ٣٠ م كما وأنَّ لة القدرة على تحمل درجات الحرارة العالية ومستويات من الرطوبة (ALwash، 1997) وايضا وجدت ابواغ لذلك الفطر في درجة الأنجماد (Imshenetskii اخرون، ١٩٨٣) وايضا يتواجد في المواد العضوية المكورة (كومبوست) والتي تصل درجة حرارتها إلى ٥٥م، كذلك يوجد في الترب الحامضية وايضاً يتواجد في الترب القاعدية (قاسم وعبدالستار، ١٩٨٩) كما وجد أنَّ فطر *A. niger* يتحمل درجات حرارة متباينة تتراوح من ١٠-٤٥م° والأس الهيدروجيني من ٤-١١ ويتحمل درجات الحرارة المرتفعة والحموضة اكثر من الفطريات الأخرى .

٢-١٤-٢ النشاط الكيميوحيوي للفطر *Aspergillus niger*

يفرز فطر *Aspergillus niger* الكثير من الأنزيمات مثل انزيم (dehydrogenase) (dehydrogenase) (Tarafdar وRao، 1996) وانزيم phytase (Nenwani، ٢٠١٠ و Saber اخرون، ٢٠٠٩) وانزيم phosphatases (Deepa و اخرون، ٢٠١٠ و panda و اخرون، ٢٠١١) وانزيم chitinase (Nenwani اخرون، ٢٠١٠ و Anjum و اخرون، ٢٠٠٧) وانزيمات alpha-amylase و fructosyltransferase و lipase و pectinase (AbdEl-Ghany اخرون، ٢٠١٠) و (Couto و Sanroman، ٢٠٠٦) وانزيم Ashokkumar Invertase اخرون (، ٢٠٠١) و (الراوي، ٢٠٠٤) وانزيم B-galactosidase (Siso، ١٩٩٦ و الطائي، ٢٠٠٢) وانزيم Akinyosoye (Cellulase) و اخرون (١٩٩٥، (والعاني، ٢٠٠٥) . اشار طرابلسي (٢٠٠٧) أنَّ الفطر *Aspergillus* يستعمل في إنتاج بعض المضادات الحيوية مثل Flavicin و Aspergillin و Funagalin . ينتج الفطر منظم النمو -3-indole acetic acid (IAA) و gibberelli acid و يطلقه إلى التربة كما اشار اخرون (Bilkay، ٢٠١٠) و اخرون (٢٠١١). كذلك ينتج الفطر الحوامض العضوية مثل اوكزاليك و ستركو سوكسنيك ولأكتك و كلوكونيك و فورمكو ماليك و اسيتيك (Achal، ٢٠٠٥ و اخرون Kumari، ٢٠٠٨). كذلك قدرة الفطر على تثبيت النتروجين الجوي (المصلح والحيدري، ١٩٨٥) وقدرة الفطر على إنتاج انزيم nitrogenase وزيادة جاهزية النتروجين في نبات الحنطة (Rao و Tarafdar، 1996).

٢-١٤-٣ طبيعة الفطريات المحفزة للنمو في الأجهاد الملحي

تعد الفطريات من مجموعة المحفزة للنمو وهي غير متجانسة ومن الفطريات غير المسببة للأمراض في النباتات ومعظمها من الفطريات الرمية (مثل الكائنات الحية التي تتغذى على حساب الميتة والمتحللة بفعل المادة العضوية) او التغذية الحيوية اي الكائنات الحية التي تتغذى على المواد العضوية الحية، إذ تعمل على

تعزيز النمو من خلال الجذور. وذكر Hossain (٢٠١٧). وانها تكون قسمين داخلية تعيش داخل الجذور وخارجية تعيش بحرية خارج الجذور. إذ تعمل على تعزيز النمو في النباتات أن الفطريات في منطقة الجذور، يمكن أن تؤثر بشكل ايجابي على النباتات من خلال تحسين نموها وتطورها ولها تأثيرات ايجابية على عوامل الأنبات، نمو البراعم، نمو الجذور، كفاءة التمثيل الضوئي، الأزهار، والمحصول (Giulio Flavio Rizzo ٢٠١٧). أن عملية الأستعمار الجذري هي من الأستراتيجيات الأكثر الأهمية التي تعمل على انشاء اتصال وثيق لبدء تعزيز النمو في النباتات ، وأن الفطريات المحفزة للنمو PGPF بشكل عام تساعد على تحسين وصول المغذيات والعمليات الفسيولوجية في النبات مثل قدرة النبات على امتصاص الماء من خلال زيادة التوصيل الهايدروليكي للجذر وتعديل التوازن الأزموزي وتكوين الكربوهيدرات في التربة المالحة (٢٠٠٩، اخرون Abdel Hmid). وأن من اهم الفطريات التي ظهرت لها تأثير مهم في تحفيز نمو النبات وزيادة حملة للأجهاد من خلال تقليل الأجهاد الملحي هي فطريات *Aspergillus spp* والفطر *Penicillium spp* والفطر *Trichoderma spp* و *Fusarium* و *Phoma* و *Glomus* (Enespa ، ٢٠١٩).

أن هذة المجموعة من الفطريات هي عزلات فطريات غير ممرضة للنباتات تساعد على تحسين نمو النبات وصحته (Yadav اخرون 2011). وقد يختلف بعض عن بعضهم الأخر تصنيفيا من حيث العوائل النباتية وفسيولوجيا ايضا، وقد لا يكون لنمونات معين نفس التأثير على نمو نبات اخر او اعتمادا على ظروف بيئية مختلفة ويمكن أن تعيش بحرية على سطح الجذر او داخل الجذر نفسة او في منطقة الجذور .

٢-٤-4- زيادة جاهزية بعض العناصر الغذائية المعدنية لتغذية النبات

تتعرض المغذيات المعدنية في التربة إلى تحولات كيميائية وحيوية معقدة، من الأشكال غير الذائبة الذي يؤثر في قابلية وصولها وامتصاصها من قبل الجذور، ويؤدي تداخل فعاليات الأحياء المجهرية وعوامل اخرى في منطقة الجذور إلى إذابة وزيادة جاهزية كثير من مغذيات النبات مما يؤثر في الحالة التغذوية للنبات ومدى مقاومته للأمرض (Harman، ٢٠٠٠). في تجربة مختبرية من قبل Yadav واخرون (٢٠١١) لأختبار قابلية الفطر *A. niger* في إذابة سماد سوبر فوسفات الثلاثي بوجود مصادر اخرى للكربون وباستخدام تراكيز ملحية مختلفة (NaCl تركيز ١% KCl تركيز ١% CaCl₂ ١% إذ تمكن الفطر تحت ظروف مختبرية من إذابة كميات كبيرة من سماد السوبر فوسفات الثلاثي بوجود الكلوكوز كمصدر للكربون واطهر فعالية أقل في إذابة هذا السماد عند استخدام السكر ك مصدر للكربون أمّا دور الأملاح المذكورة فقد تم اختبارها في درجات pH مختلفة (٦، ٧، ٨) ولأحظو أن الفطر يذوب اكبر كمية من السماد في حالة وجود

الوسط السائل في $\text{pH}=8$ مقارنة مع التراكيز الأخرى. وهذه النتائج تشير إلى أهمية الفطر في الحفاظ على جاهزية عنصر الفسفور في الترب القاعدية والملحية بوجود الفطر. كما اشار Malviya وآخرون (٢٠١١) في تجربة مختبرية إلى دور الفطريات في إذابة مركبات الفوسفات في التربة وزيادة الوزن الجاف والأرتفاع وحاصل النبات الحنطة بالمقارنة مع معاملة السيطرة ،كذلك زيادة نسبة النتروجين والفسفور في اجزاء النبات ،لأسيما عند انخفاض درجة تفاعل التربة الحاوية على هذه الفطريات .

كما اشار الطائي(٢٠١٤) في تجربة اختبار كفاءة الفطر لأذابة مركبات الفسفور في الأوساط المتخصصة في إذابة هذا العنصر ، وجد أنّ هنالك زيادة لقابلية الفطر على الأذابة وذلك من خلال تكوين هالة شفافة حول مستعمراته. كما وجدت EL-Ghany وآخرون. (٢٠١٠) في تجربة اجريت على نبات الحنطة استعمل فيها اللقاح الحيوي المكون من (*Aspergillus*، *Pseudomonas*، *Azoto bacter* *Bacillus*) في اختبار الكفاءة لتثبيت النتروجين وإذابة الفسفور وإنتاج الهرمونات والأنزيمات ،وجد أنّ هذه الأحياء تعمل على تحسين إنتاج الحنطة وخصوبة التربة بوجود سماد NPK ومخلفات الدواجن كمادة عضوية وهي تعمل على تنشيط نمو البذور وزيادة المساحة الورقية وارتفاع النبات والوزن الجاف والطري وعدد الأوراق والتفرعات.

٣- المواد وطرائق العمل Materials and Methods

٣-١- تجربة الاصص

٣-١-١ موقع تنفيذ التجربة

نفذت تجربة الاصص في الموسم الزراعي (٢٠٢١-٢٠٢٢) في حقل كلية الزراعة -جامعة واسط مركز مدينة الكوت بالموقع $49^{\circ}50'32.4''E$ ، $45^{\circ}50'32.4''N$ ، بعد جمع عينات التربة من احد حقول زراعة الحنطة في حقول مدينة النعمانية بالموقع $32,354196$ ، $45,067062$ والتي تقع شمال مدينة الكوت، محافظة واسط ، وصنفت التربة حسب التصنيف الأمريكي الحديث إلى مستوى تحت المجاميع العظمى ضمن رتبة Typic-Torrifluent وفق ماجاء في (٢٠٠٦ Soil Survey ، Staff). واخذت العينات الترابية قبل الزراعة لغرض تحليلها وتقدير بعض الصفات الكيميائية والفيزيائية والجدول (١) يوضح بعض خصائص هذه التربة.

٣-١-٢ جمع عينات التربة

تم جمع التربة من احد مواقع زراعة الحنطة لدى أحد المزارعين في قضاء النعمانية بعد انتهاء الموسم الزراعي الماضي ٢٠٢٠-٢٠٢١ ، وذلك باختيار جزء من الأرض تم اجراء عملية الحرق للمخلفات النباتية فيها ، إذ مثلت الطبقة السطحية للتربة الجزء المحروق ، والجزء الأخر هو الطبقة السطحية لتربة من دون حرق المخلفات النباتية ليمثل جزء التربة غير المتأثر بعملية الحرق ، وضع كل جزء من الأجزاء المذكورة في كيس خاص به، ثم وضعت التربة في اصص بلاستيكية سعة (١٠) كغم^١ تربة بابعاد ٢٥×٢٥×٢٥سم، بحيث تكون الطبقة السفلى غير محترقة اخذت من عمق (١١ - ٢٠) سم بينما كان الجزء العلوي (٣-٥) سم يمثل الطبقة السطحية للبقايا النباتية المحروقة اعطيت الرمز M١ بمعزل عن اصص التربة للطبقة السطحية غير المحروقة والتي اعطيت الرمز M٢.

٣-١-٣ تهيئة التربة للزراعة:

بعد جمع عينات التربة تم طحن التربة (باستخدام مطرقة خشبية ومزجها جيدا ثم نخلت بمنخل قطر فتحاته ٤ ملم، وضعت بعدها العينات في اكياس نايلون كل كيس يحتوي ١٠ كيلو غرام من التربة، ثم جرى تعقيم التربة حسب المعاملات بإضافة الفورمالين التجاري على شكل محلول مكون من ٥٠:١ فورمالين / ماء ، واستعمل المحلول بنسبة ٣ لتر ماء / م^٣ تربة ، إذ اضيف المحلول للتربة بعد وضعها في اكياس بلاستيكية محكمة الغلق لمدة ٧٢ ساعة وبعدها فتحت الأكياس لمدة ٤٨ ساعة للسماح بتطاير المادة السامة (طواجن، ١٩٧٥)

واعطيت الرمز T³ وترك النصف الآخر من نماذج التربة بدون اي تعقيم واعطيت الرمز T¹. وضعت طبقة من الصوف الزجاجي في اسفل الأصص المثقبة ثم اضيف طبقات التربة في داخل الأصص حسب الترتيب الذي كانت عليه في الحقل أذ كانت كالأتي : التربة العادية في اسفل جميع الأصص وبعدها وضعت طبقة من التربة المحروقة في نفس الأصص وكذلك تم إضافة التربة العادية وإضافة التربة غير المتأثرة بعملية الحرق في معزل عن الأصص الأخرى، وجرت عملية تعبئة الأصص بنفس العملية لجميع الوحدات التجريبية ،مع الإشارة إلى رمز المكرر واسم الوحدة التجريبية في الحقل ثم رتبت عشوائيا وحسب ماوضحة في الجدول(٣).

جدول (١) بعض خصائص التربة الكيميائية والفيزيائية قبل الزراعة

| وحدة القياس | التربة المحروقة | التربة الغير محروقة | التربة العادية (تحت سطحية) | الصفة |
|---------------------------|-----------------|---------------------|----------------------------|-------------------------------|
| - | ٧,٧٣ | ٧,٧٢ | 7.78 | pH(1:1) درجة التفاعل |
| ديسي سيمنز م ¹ | 3.11 | 3.12 | 3.13 | EC |
| سنتمول شحنة/ كغم-تربة | 19.7 | 26.4 | 23.1 | السعة التبادلية الكاتيونية |
| غم/كغم-تربة | 5.46 | 8.2 | 6.1 | المادة العضوية |
| مليمول لتر ¹ | 7.03 | 7.06 | 7.00 | Ca ⁺² |
| مليمول لتر ¹ | 6.12 | 6.10 | 6.18 | Mg ⁺² |
| مليمول لتر ¹ | 4.63 | 4.70 | 4.73 | Na ⁺ |
| مليمول لتر ¹ | 0.21 | 0.20 | 0.22 | K ⁺ |
| مليمول لتر ¹ | 2.1 | 2.3 | 2 | HCO ₃ ⁻ |
| مليمول لتر ¹ | 6.54 | 6.7 | 3.54 | SO ₄ ⁻² |
| مليمول لتر ¹ | 9.3 | 9.1 | 9 | Cl ⁻ |
| - | Nil | Nil | Nil | CO ₃ ⁼ |
| ملغم/كغم-تربة | 28.7 | 32.1 | 36.0 | النتروجين الجاهز |
| ملغم/كغم-تربة | 16.2 | 16.8 | 16.4 | الفسفور الجاهز |
| ملغم/كغم-تربة | 67.8 | 78.3 | 72.4 | البوتاسيوم الجاهز |
| غم/كغم-تربة | ٠,٠٢٢ | ٠,٠٢٣ | ٠,٠٢٢ | الحبس |
| % | %٢٣,١ | %٢٣,٤ | %٢٣,١ | معادن الكربونات |
| غم/كغم-تربة | ٢٥١,٢ | ٢٥٠,٣ | ٢٥٣,٦ | الرمل |
| غم/كغم-تربة | ٣٦٧,٥ | ٣٦٨,٤ | ٣٦٦,٣ | الغرين |
| غم/كغم-تربة | ٣٨١,٣ | ٣٨١,٣ | ٣٨٠,١ | الطين |
| - | مزيجة طينية | | | صنف النسجة |
| ميكاغرام م ³ | ١,٣٦ | 1.33 | 1.33 | الكثافة الظاهرية |

٣-١-٤ التسميد:

تمت إضافة سماد اليوريا (N ٤٦%) وبمعدل ٢٠٠ كغم نتروجين /هكتار^١، بدفعتين الأولى عند الزراعة والثانية بعد ٤٥ يوم من الزراعة، كما اضيف سماد السوبر فوسفات الثلاثي (٢٠%P) وبمعدل ٨٠ كغم P.هكتار^١ دفعة واحدة إلى التربة عند الزراعة (جدوع، ١٩٩٥).

٣-١-٥ الزراعة:

استعملت حبوب الحنطة (صنف اباء ٩٩) المجهزة من دائرة فحص وتصديق البذور فرع واسط / وزارة الزراعة في زراعة الأصوص البلاستيكية سعة الواحدة منها (١٠) كغم بتاريخ ٢٨/١١/٢٠٢١ بواقع ١٠ بذرة لكل اصيص مع مراعاة اختيار الحبوب المتقاربة بالحجم والسليمة، خفت البادرات بعدها إلى ٦ بادرات في كل اصيص بتاريخ ٤/١/٢٠٢٢. تم التخلص من الأعشاب الضارة يدويا وبشكل منتظم، كما تم تغطية جميع الأصوص بغطاء (نايلون) لحمايتها من التلوث بمياه الأمطار خلال مرحلة الأنبات، وفي مرحلة النضج تم تغطية جميع الأصوص بشبكة للحفاظ على النباتات من مهاجمة الطيور. تم ري جميع الأصوص بالمياه العذبة في بداية الزراعة لضماناً عملية انبات البذور، و اضيفت مياه الري المالحة للأصوص المزروعة بنوعين S١ و S٢ من المياه وبنفس الكميات وبالطريقة الوزنية لإضافة مياه الري.

٣-١-٦ مستويات مياه الري المالحة

جلبت المياه المالحة المستعملة من احدى المبازل في منطقة الحسينية (ناحية الأحرار) و خزنت في جلكانات، وتم نقلها إلى موقع التجربة وللحصول على مستويين من ملوحة مياه الري (٤، ٢، ١) والتي رمز لها S₁ و S₂ فقد طبقت المعادلة التالية (FAO ١٩٨٥):

التوصيل الكهربائي لمياه الخلط = (التوصيل الكهربائي لمياه النهر × جزء مياه النهر

المستخدم) + (التوصيل الكهربائي لمياه الميزل × جزء مياه الميزل)

جدول (٢) بعض الخصائص الكيميائية لمياه الري المستعملة في الدراسة

| الصفة | الوحدة | S1 | S2 |
|--------------------|--------------------------|------|------|
| pH | - | ٧,٥ | ٧,٢ |
| EC | dsm^{-1} | ١,١ | 3.7 |
| Ca^{+2} | مليمول.لتر ^{-١} | ٢,٥ | ٣,٣ |
| Mg^{+2} | | ١,٧ | ٢,٧ |
| K^+ | | ٠,٠٣ | ٠,٠٩ |
| Na^+ | | ٥,٦ | ٨,٠ |
| CO_3^{-2} | | NIL | NIL |
| HCO_3^{-} | | ٣,٠ | ٤,٣ |
| CL^- | | ٤,٢ | ٦,٨ |
| SO_4^{-2} | | ٢,٦٣ | ٢,٩٩ |
| SAR | | 2.44 | 3.27 |

٣-٢ عملية ري التجربة:

تمت عملية الري عند استنزاف ٥٠% من الماء الجاهز وذلك من خلال حساب كمية الماء الجاهز لعينة تربة التجربة وقد اعتمدت طريقة وزن الأصص في حساب كمية الماء المضاف عند كل رية رية لأبصال رطوبة التربة حدود السعة الحقلية مع إضافة ١٥% كمتطلبات غسل (L R)، ويتم الري عند وصول رطوبة التربة إلى الحد الملائم وتم الري بطريقة التناوب بين المياه المالحة والعذبة (لمعاملة مياه الخلط) طوال الموسم .

٣-٣ تنفيذ التجربة

نفذت التجربة العاملية وفق تصميم (CRD) وبثلاثة مكررات لكل معاملة إذ بلغت (٩٦) وحدة تجريبية وتم توزيعها بشكل عشوائي على الوحدات التجريبية ، إذ تم توزيع المعاملات على شكل دراستين منفصلتين الأولى تمثل التربة المحترقة والآخرى تمثل التربة غير المحترقة باستخدام العوامل التالية:

أ-العامل الأول :استخدام مستويين من ملوحة مياه الري وهي :

١- ٢،١ ديسي سيمنز م^{-١} ورمز لها S١ (مياه ري عذبة).

٢- ٤ ديسي سيمنز م^{-١} ورمز لها S٢ (مياه ري مالحة).

ب -العامل الثاني : إضافة الأسمدة البوتاسية (كبريتات البوتاسيوم K_2O)

١- ١٢٥ كغم K ه^{-١} ورمز لها K١

٢- ٢٥٠ كغم K ه^{-١} ورمز لها K٢

ج- العامل الثالث: تعقيم التربة وإضافة العامل الحيوي المتمثل (بالفطر *Aspergillus niger*) (تم الحصول عليه من مختبر الفطريات في قسم وقاية النبات / كلية الزراعة / جامعة واسط) إذ تمت تنميته على الوسط

الغذائي PDA وتم اضافته الى الاصص بمعدل (٥) اقراص القرص بقطر (٥,٥) سم لكل اصيص وتم توزيع الفطر على المعاملات كالاتي:

- ١- إضافة فطر + تربة معقمة بالفورمالين ورمز لها (T١).
- ٢- إضافة فطر + بدون تعقيم التربة بالفورمالين ورمز لها (T٢).
- ٣- تربة بدون إضافة فطر + تعقيم التربة بالفورمالين ورمز لها (T٣).
- ٤- تربة بدون إضافة فطر + بدون تعقيم التربة بالفورمالين (معاملة المقارنة) ورمز لها (T٤).

٣-٤ الصفات المدروسة لتقييم نمو المحصول:

٣-٤-١ ارتفاع النبات (سم):

تم حساب معدل ارتفاع النبات عند مرحلة الحصاد باستعمال شريط القياس من نقطة اتصال النبات بسطح التربة إلى أعلى قمة نامية في النباتات من دون السفا وذلك باخذ ستة نباتات بشكل عشوائي من كل وحدة تجريبية واستخدم معدل طول النبات الواحد .

٣-٤-٢ حاصل الحبوب (غم اصيص^{-١}):

اخذ حاصل الحبوب من ستة نباتات في الأصص ولكل وحدة تجريبية بعد الحصاد ،وسجل المعدل غرام لكل، اصيص بعد عزل القش .

٣-٤-٣ طول السنبل (سم):

قدر المعدل وذلك باخذ عشر سنابل بشكل عشوائي من كل وحدة تجريبية وتم القياس ما بين قاعدة السنبل حتى نهاية السنبل الطرفية باستثناء السفا وسجل المعدل.

٣-٤-٤ الحاصل البايولوجي (غم اصيص^{-١}):

حسب المعدل لكل وحدة تجريبية بقياس وزن النباتات في كل اصيص (حبوب +قش)

٣-٤-٥ عدد السنابل نبات^{-١}:

حسب المعدل من خلال حساب عدد السنابل لكل نبات ولكل وحدة تجريبية

٣-٥ التحاليل الكيميائية والفيزيائية للتربة والمياه:

٣-٥-١ درجة تفاعل التربة pH

تم التقدير في راشح مستخلص التربة (١:١) باستعمال جهاز pH meter حسب ماوصفة (page واخرون، ١٩٨٢).

٣-٥-٢ الأيصالية الكهربائية Ec

تم التقدير باستخدام جهاز قياس التوصيل الكهربائي (meterconductivity) في راشح مستخلص التربة (١:١) كما وصفه (page واخرون، ١٩٨٢).

٣-٥-٣ المادة العضوية

تم تقديرها بطريقة الهضم الرطب حسب طريقة Walkiey-Black لتقدير الكربون العضوي والموصوفة في (Page اخرون ١٩٨٢).

٣-٥-٤ السعة التبادلية للأيونات الموجبة (CEC).

تم تقديرها عن طريق التشبيح بخلات الصوديوم (1N) والأستخلاص بخلات الأمونيوم (1N) حسب طريقة (٦٠ Handbook، ١٩٥٤).

٣-٥-٥ معادن الكربونات.

قدر بالطريقة الوزنية باستعمال حامض HCl حسب طريقة (Jackson، 1979).

٣-٥-٦ الجبس.

قدر بطريقة الترسيب بالأسيتون حسب طريقة (page واخرون، ١٩٨٢).

٣-٥-٧ الأيونات الموجبة والسالبة الذائبة .

٣-٥-٧-١ البوتاسيوم والصوديوم الذائبين .

قدر باستخدام جهاز مطياف اللهب (Flame Photometer) في راشح مستخلص التربة: الماء (١:١) حسب طريقة (page واخرون، ١٩٨٢).

٣-٥-٧-٢ تركيز نسبة الكالسيوم والمغنيسيوم الذائبين.

قدر الكالسيوم والمغنيسيوم بالتسحيح مع الفرسنيت (EDTA)، (٠,٠١) وبوجود دليل الميروكسيد عند تقدير الكالسيوم ودليل ETB عند تقدير الكالسيوم +المغنيسيوم معا حسب طريقة (Richards، ١٩٥٤).

٣-٥-٧-٣ الكربونات والبيكاربونات .

قدرت بالتسحيح مع حامض الكبريتيك (H_2SO_4) ذو عيارية ٠,٠١ N وبوجود دليل الفينولفثالين عند تقدير الكربونات ودليل المثيل البرتقالي عند تقدير البيكاربونات (Richards، ١٩٥٤).

٣-٥-٧-٤ الكلور

قدر بالتسحيح مع نترات الفضة $AgNO_3$ ذو عيارية ٠,٠٠٥ وبوجود داكرومات البوتاسيوم حسب طريقة (Richarads، ١٩٥٤).

٣-٥-٧-٥ الكبريتات

قدرت باستعمال كلوريد الباريوم $BaCl_2$ ذو عيارية ٠,٠٢N لغرض الترسيب حسب طريقة (Richarads, ١٩٥٤).

٣-٥-٧-٦ النسبة المئوية للصوديوم المتبادل (ESP) Exchangable Sodium Percentage

حسبت النسبة المئوية للصوديوم المتبادل من العلاقة التالية:

(البدران, ٢٠١٥)

$$ESP = A + B (D)^{SAR}$$

إذ أن A و B و $D =$ ثوابت المعادلة (٧٢,٥٦١ و ٦٤,٧٢٤ و ٠,٩٦٢) على التتابع

٣-٥-٧ الكثافة الظاهرية

قدرت بطريقة Coresample (Black, ١٩٦٥).

٣-٥-٨ التوزيع الحجمي لدقائق التربة

قدرت حجوم دقائق التربة بطريقة الهيدروميتر حسب طريقة (Page اخرون, ١٩٨٢).

٣-٦ تحاليل النبات

٣-٦-١ تقدير تركيز العناصر N.P.K في النبات

أخذ ٠,٢ غم من العينة النباتية (النبات بالكامل) المجففة والمطحونة وأضيف إليها ٢ مل من حامض الكبريتيك المركز و ١ مل من حامض البيروكلوريك المركز حسب طريقة (Black, ١٩٦٥) وفي اليوم التالي وضعت العينات على hot plate إلى حين تحول اللون من اللون الأسود إلى عديم اللون، نقلت العينة نقل كمي إلى دورق سعة ٥٠ مل و اكمل الحجم إلى حد العلامة بالماء المقطر بعد ذلك قدرت في العناصر N,P,K حسب طريقة (سالم وعلي ٢٠١٧)

٣-٧ التحري عن حيوية الفطر *A. niger* في تربة الأصص خلال فترة تنفيذ التجربة:

من أجل معرفة مدى حيوية العامل الحيوي لعزلة الفطر *A. niger* المستخدم في التجربة والفطريات المرافقة له في تربة الأصص (المحروقة وغير المحروقة)، فقد تم أخذ ١ غم من تربة الأصص التي تم إضافة الفطر *A. niger* إليها وحسب الوحدات التجريبية بمعدل عينة واحدة شهريا، وأضيفت إلى انبوبة اختبار معقمة حجم ١٠ مل مملوءة بالماء المقطر المعقم إلى ٩ مل، بعدها رجبت الأنابيب بشكل جيد لمدة ١-٣ دقائق. بعدها أخذ ١ مل منها وأضيف إلى انبوبة اختبار أخرى تحتوي على ٩ مل ماء مقطر معقم ولكل عينة على حدة للحصول على تركيز ١٠^{-١}، بعدها عملت تخافيف لحين الوصول إلى التخفيف الثاني ١٠^{-٢}. بعد ذلك أخذ

واحد مل من كل من الأنابيب السابقة ووضع كل منها في طبق بتري معقم بقطر ٩ سم ثم أضيف لة ٢٠ مل من الوسط الغذائي المعقم P.D.A المضاف الية المضاد الحيوي Chloramphenicol بمقدار ٢٥٠ ملغم. لتر^١ قبل تصليه. كررت العملية ثلاث مرات لكل تخفيف وحضنت الأطباق جميعها في الحاضنة بدرجة حرارة ٢٨±٢ م° لمدة أربعة أيام .

جرى عزل الفطريات ذات الترددات العالية وشخصت اعتمادا على الصفات المزرعية والمظهرية باتباع المفاتيح التصنيفية في(Whitney،01970 واخرون Domsch ,١٩٨٠ و Sinclair (1982).

وحسبت نسبة التردد للفطريات المعزولة على وفق المعادلة الآتية :

عدد مستعمرات الفطر

$$\frac{\text{العدد الكلي للمستعمرات}}{100 \times \text{النسبة المئوية للتردد}} = (\%)$$

العدد الكلي للمستعمرات

٣-٨-٨ اختبار تأثير ماء الري المالح في نمو الفطر *A. niger* في الوسط الغذائي الصلب والكتلة الحيوية له في الوسط السائل

٣-٨-١ الوسط الغذائي الصلب (Agar Media)

حضرت عزلة الفطر *A. niger* في قسم وقاية النبات أُعيد زراعتها في الوسط الغذائي الصلب PDA (Potato Dextrose Agar) المضاف الية ماء الري المالح وبالمستويين المنفذين في التجربة الحقلية. حضنت الأطباق في درجة حرارة ٢٨±٢ م° حيث تم مراقبة قطر المستعمرة بانتظام وخلال خمسة أيام (قبل أن يملأ الفطر طبق البتري)، أمّا اطباق المقارنة فقد لقت بالفطر بدون إضافة ماء الري المالح. نفذت التجربة بثلاثة مكررات .

حسبت النسبة المئوية للتثبيط حسب المعادلة الآتية :

قطر المستعمرة في معاملة المقارنة - قطر مستعمرة المعاملة

$$\frac{\text{النسبة المئوية للتثبيط}}{100 \times \text{قطر المستعمرة في معاملة المقارنة}} = (\%)$$

قطر المستعمرة في معاملة المقارنة

٣-٨-٢ الوسط الغذائي السائل (Broth media)

أخذ قرص بقطر ٥ ملم من عزلة الفطر *A. niger* والمزروعة على الوسط الغذائي P.D.A بعمر ٥ أيام وزرعت في دوارق سعة ٢٥٠ مل حاوية على الوسط الغذائي P.D.B (بدون إضافة Agar) بحجم ١٠٠ مل المضاف الية ماء الري المالح وبالمستويين المنفذين في التجربة الحقلية. حضنت الدوارق على درجة حرارة

٢٨±٢ م. أما معاملة المقارنة فكانت حاوية على الوسط الغذائي المعقم فقط بدون إضافة ماء الري المالح اليه. وبثلاثة مكررات لكل معاملة، وقيست قيمة دالة الحموضة pH للوسط الغذائي ابتداءً ثم التغير في قيمة دالة الحموضة pH للوسط الغذائي بعد ٣، ٥، ١٠، ١٥، ٢١، ٣٠ يوماً من التلقيح باستخدام جهاز pH meter الرقمي (Nenwani وآخرون، ٢٠١٠) بعد معايرة الجهاز بوساطة محلول بفر ذي pH = ٤ و ٩٧ فضلاً عن تقدير نمو المستعمرة الفطرية من خلال وزن الكتلة الفطرية الجاف والنامية في الأوساط الغذائية السائلة، حيث رشح الوسط الغذائي في ورق الترشيح (whatman filter paper No.1) وأخذت الكتلة الحية للعزلة الفطرية ووضعت على ورق نشاف للتخلص من الماء الحر بعدها جففت في الفرن على درجة حرارة ٧٠ م لمدة ٢٤ ساعة ووزنت في ميزان رقمي حساس.

٣-٩ التحليل الأحصائي للبيانات

اجري التحليل الأحصائي لبيانات التجربة الحقلية بطريقة تحليل التباين وباستخدام برنامج Genstat، ولجميع الصفات المدروسة، وتمت مقارنة المتوسطات الحسابية باستعمال أقل فرق معنوي (L.S.D) عند مستوى ٠,٠٥، كما استخدم التصميم تام التعشبية CRD بالتجربة العاملية بالتجارب المختبرية واستخدم اختبار أقل فرق معنوي LSD على مستوى ١% (الراوي وخلف الله، ١٩٨٠).

4. النتائج والمناقشة Results and Discussion

٤-١ تأثير عوامل الدراسة في بعض الصفات الكيميائية للتربة:

٤-١-١ درجة تفاعل التربة (pH)

أظهرت النتائج المبينة في الجدولين (٤ و ٣) انخفاضاً معنوي في درجة تفاعل التربة غير محروقة (M٢) أما في معاملة مستويات ملحوة مياه الري فقد أعطت المعاملة S٢ أقل قيمة ٧,٦٣، وفي معاملة S١ فقد أعطت أعلى قيمة وقدرها ٧,٨٠ وأن نسبة الانخفاض بلغت ٢,٢٢% في التربة غير المحروقة، وفي حالة التربة المحروقة (M١) بلغت متوسط درجة تفاعل التربة المروية بالمستوى الثاني (S٢) أقل قيمة ٧,٢١، بينما أعطت المعاملة S١ أعلى قيمة ٧,٤٠. وبلغت نسبة الزيادة ٢,٥٦% للتربة المحروقة.

ويمكن أن يعزى السبب هذا إلى الانخفاض في قيم درجة تفاعل التربة بزيادة مستويات ملحوة مياه الري إلى تراكم الأملاح المتعادلة مثل كلوريدات وكبريتات وكل من المغنيسيوم والصوديوم والكالسيوم وبالتالي سوف يضغط على قيم درجة تفاعل التربة لمحلول التربة نحو التعادل في التربة والتي سببت انخفاضاً في درجة تفاعل التربة. وتتفق هذه النتائج مع ماتوصل الية عبود وناصر (٢٠١٤)، حيث أشاروا إلى انخفاض درجة تفاعل التربة باتجاه التعادل مع زيادة ملحوة مياه الري. أما في التربة غير محروقة (M٢) فقد أعطى

المستوى الأول K1 أقل متوسط إذ بلغ ٧,٧١، وبلغ المستوى الثاني K2 ٧,٧٢ كما نلاحظ أنّ إضافة السماد البوتاسي قداعطى للمستوى الأول K1 من إضافة البوتاسيوم للتربة المحروقة (M1) متوسط بلغ مقداره ٧,٣٥، أمّا المستوى الثاني من البوتاسيوم فقد أعطت المعاملة K2 متوسط مقداره ٧,٢٥ كغم/هكتار . إذ يعمل السماد البوتاسي على تحسين درجة تفاعل التربة (Havlin ٢٠٠٥ اخرون),. أمّا التأثير الحيوي للفطر *A.niger* في قيم درجة تفاعل التربة غير محروقة لم تاتر معنوياً في درجة تفاعل التربة إذ أعطت المعاملة T1 أقل متوسط وبلغ ٧,٦٧، بينما أعطت المعاملة T3 والمتمثلة بعدم إضافة الفطر متوسط مقداره ٧,٧٥، كما نلاحظ ايضاً أنّ إضافة الفطر لم تؤثر معنوياً في التربة المحروقة (M1) إذ أعطت المعاملة T1 متوسط مقداره ٧,٢٧، أمّا في المعاملة T3 فقد أعطت متوسط بلغ مقداره ٧,٣٥. وبنسبة انخفاض ١,٠٨%.

بينما اوضحت النتائج المبينة عدم وجود فروق معنوية للتوليفات المتكونة من تداخل مستويات عوامل التجربة ومنها إضافة السماد البوتاسي او القاح بفطر *A.niger*، وبذلك تظهر تأثيرات هذه الإضافات على درجة تفاعل التربة عند انتهاء الموسم الزراعي.

جدول ٣ / درجة تفاعل التربة بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري دي سي سيمنز م ^١ | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^١ | معاملات التربة (T) |
|--------------|---|-------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 7.66 | 7.51 | 7.81 | K1 | T1 |
| 7.67 | 7.62 | 7.73 | K2 | |
| 7.68 | 7.54 | 7.83 | K1 | T2 |
| 7.74 | 7.74 | 7.74 | K2 | |
| 7.74 | 7.60 | 7.88 | K1 | T3 |
| 7.75 | 7.71 | 7.80 | K2 | |
| 7.75 | 7.66 | 7.85 | K1 | T4 |
| 7.72 | 7.66 | 7.78 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 7.67 | 7.57 | 7.77 | T1 | |
| 7.71 | 7.64 | 7.79 | T2 | |
| 7.75 | 7.65 | 7.84 | T3 | |
| 7.74 | 7.66 | 7.81 | T4 | |
| N.S | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 7.71 | 7.58 | 7.84 | K1 | |
| 7.72 | 7.68 | 7.76 | K2 | |
| N.S | LSD_K | 0.07 | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 7.63 | 7.80 | S متوسطات S | |

| | | |
|--|-------------|------------------------|
| | 0.05 | LSD_s |
|--|-------------|------------------------|

جدول ٤ / درجة تفاعل التربة بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة

M₁

| T * K | ملوحة مياه الري دي سي سيمنز م ^١ | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^١ | معاملات التربة (T) |
|--------------|---|------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 7.32 | 7.23 | 7.41 | K1 | T1 |
| 7.21 | 7.11 | 7.32 | K2 | |
| 7.34 | 7.25 | 7.43 | K1 | T2 |
| 7.24 | 7.15 | 7.34 | K2 | |
| 7.39 | 7.31 | 7.48 | K1 | T3 |
| 7.30 | 7.21 | 7.39 | K2 | |
| 7.37 | 7.28 | 7.45 | K1 | T4 |
| 7.25 | 7.16 | 7.35 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 7.27 | 7.17 | 7.36 | T1 | |
| 7.29 | 7.20 | 7.39 | T2 | |
| 7.35 | 7.26 | 7.44 | T3 | |
| 7.31 | 7.22 | 7.40 | T4 | |
| 0.05 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 7.35 | 7.27 | 7.44 | K1 | |
| 7.25 | 7.16 | 7.35 | K2 | |
| 0.04 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 7.21 | 7.40 | S متوسطات S | |

٤-١-١-٢ الأيسالوية الكهربائية (Ec)

اوضحت النتائج في الجدولين (٦٥) وجود تأثيرا معنوي لإضافة المياه المالحة في الأيسالوية الكهربائية للتربة عند نهاية الموسم الزراعي في التربة غير محروقة (M٢) إذ بلغت المعاملة S٢ متوسط مقداره ٢,٠٥ ديسي سيمنز م^{-١} مقارنة بمعاملة S١ إذ بلغ متوسط المعاملة ١,٤٧ ديسي سيمنز م^{-١} وبنسبة زيادة مقدها ٣٩,٤%. كما اثرت نسبة الأيسالوية الكهربائية في التربة المحروقة (M١) إذ بلغ متوسط المعاملة S١ ٢,٧٦ ديسي سيمنز م^{-١} مقارنة بمعاملة S٢ إذ بلغ متوسط المعاملة ٣,٣١ ديسي سيمنز م^{-١} وبنسبة انخفاض مقدها ١٦,٦%.

أن إضافة السماد البوتاسي ادى إلى خفض قيمة الأيسالوية الكهربائية للتربة الغير محروقة (M٢) إذ اعطى المستوى الثاني K2 متوسط بلغ ١,٥٤ ديسي سيمنز م^{-١}، أمّا المستوى الأول K١ فقد اعطى متوسط بلغ ١,٩٨ ديسي سيمنز م^{-١} بينما أعطت إضافة السماد البوتاسي للتربة المحروقة (M١) للمستوى الثاني K٢ أقل متوسط إذ بلغ ٢,٩٢ ديسي سيمنز م^{-١} مقارنة بالمستوى الأول إذ أعطت المعاملة K١ اعلى متوسط إذ بلغ ٣,١٦ ديسي سيمنز م^{-١}، كما أعطت معاملة إضافة الفطر مع تعقيم التربة T١ للتربة الغير محروقة (M٢) قيم معنوية للأيسالوية الكهربائية ١,٦١ ديسي سيمنز م^{-١} مقارنة مع عدم إضافة الفطر *A.niger* وبدون تعقيم للتربة T٣، والتي أعطت ١,٩٢ ديسي سيمنز م^{-١} وبنسبة انخفاض ١٦,١%. أمّا في التربة المحروقة (M١) فقد بلغت معاملة إضافة الفطر T١ أقل متوسط إذ بلغ ٢,٩٠، بينما أعطت معاملة T٣ بدون إضافة فطر اعلى متوسط إذ بلغ ٣,١٨.

واوضحت النتائج إلى عدم وجود فروقا معنوية للتوليفات المتكونة من تداخل مستويات عوامل التجربة ومنها إضافة السماد البوتاسي او اللقاح بفطر *A.niger*، وبذلك تظهر تأثيرات هذه الإضافات على قيمة التوصيل الكهربائية للتربة عند انتهاء الموسم الزراعي، كذلك يلاحظ أن السماد البوتاسي قلل من التأثير السلبي للأجهاد الملحي نتيجة تحسين خواص التربة ومسك المغذيات وتقليل الأجهاد الملحي وخفض الأيسالوية الكهربائية (Mohammed وآخرون، ٢٠١٨) إذ يعمل السماد البوتاسي على تحمل النبات للملوحة العالية من خلال دورة الفسيولوجي في مدى تكيف النبات مع البيئة المحيطة (Havlin وآخرون، ٢٠٠٥) كذلك ادى إلى تحسين الأيسالوية الكهربائية كما وجد (Ezzat وآخرون، 2009)، وكما أن وجود فطر *A.niger* قلل من

ملوحة التربة تحت تأثير العديد من الأليات ومنها تجهيز النباتات بالعناصر لغذائية المعدنية وافراز بعض الأنزيمات والهرمونات وزيادة مقاومة النباتات لملوحة مياه الري (Arab اخرون، ٢٠١٣).

جدول ٥ / الأيصالية الكهربائية (ديسي سيمينز م^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري دي سي سيمينز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|-------------|-------------------------------------|--------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 1.81 | 2.09 | 1.52 | K1 | T1 |
| 1.41 | 1.75 | 1.07 | K2 | |
| 1.88 | 2.15 | 1.61 | K1 | T2 |
| 1.54 | 1.83 | 1.25 | K2 | |
| 2.16 | 2.56 | 1.75 | K1 | T3 |
| 1.68 | 1.92 | 1.43 | K2 | |
| 2.06 | 2.36 | 1.76 | K1 | T4 |
| 1.54 | 1.71 | 1.37 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | 0.14 | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 1.61 | 1.92 | 1.30 | T1 | |
| 1.71 | 1.99 | 1.43 | T2 | |
| 1.92 | 2.24 | 1.59 | T3 | |
| 1.80 | 2.04 | 1.57 | T4 | |
| 0.07 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 1.98 | 2.29 | 1.66 | K1 | |
| 1.54 | 1.80 | 1.28 | K2 | |
| 0.05 | LSD_K | 0.07 | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |

| | | | |
|--|------|------|------------------|
| | 2.05 | 1.47 | متوسطات S |
| | 0.05 | | LSD _S |

دول ٦/ الأيصالية الكهربائية (ديسي سيمينز م^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة M₁

| T * K | ملوحة مياه الري دي سي سيمينز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|-----------|--|------|-------------------------------------|--------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 3.00 | 3.27 | 2.72 | K1 | T1 |
| 2.81 | 3.07 | 2.55 | K2 | |
| 3.09 | 3.31 | 2.86 | K1 | T2 |
| 2.90 | 3.14 | 2.66 | K2 | |
| 3.36 | 3.69 | 3.03 | K1 | T3 |
| 3.00 | 3.24 | 2.76 | K2 | |
| 3.18 | 3.46 | 2.90 | K1 | T4 |
| 2.97 | 3.33 | 2.61 | K2 | |
| N.S | LSD _{T*K} | N.S | LSD _{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 2.90 | 3.17 | 2.63 | T1 | |
| 2.99 | 3.23 | 2.76 | T2 | |
| 3.18 | 3.46 | 2.90 | T3 | |
| 3.08 | 3.40 | 2.75 | T4 | |
| 0.12 | LSD _T | N.S | LSD _{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 3.16 | 3.43 | 2.88 | K1 | |
| 2.92 | 3.19 | 2.64 | K2 | |
| 0.09 | LSD _K | N.S | LSD _{K*S} | |
| S | | | | |

| | | | |
|--|------|------|------------------|
| | S2 | S1 | S |
| | 3.31 | 2.76 | S متوسطات |
| | 0.09 | | LSD _s |

٤-١-١-٣ تركيز الأيونات الموجبة الذائبة في التربة بعد الحصاد

٤-١-١-٣-١ الكالسيوم الذائب (ملي مول لتر^{-١})

اشارت نتائج التحليل الأحصائي في الجدولين (٧ و٨) أنّ تأثير إضافة المياه المالحة في كمية الكالسيوم الذائب في التربة غير المحروقة (M٢)، أدت إلى زيادة معنوية في متوسطات الكالسيوم الذائب إذ بلغ متوسط معاملة S٢ للمستوى الثاني من ملوحة مياه الري ١١,٣٠ ملي مول لتر^{-١}، مقارنة بمعاملة S١ التي بلغ متوسط الكالسيوم فيها ٨,٨٠ ملي مول لتر^{-١} وبنسبة زيادة ٢٨,٤%. أمّا في التربة المحروقة (M١) فقد أعطت المعاملة لمياه الري المالحة للمستوى الثاني S٢ أعلى متوسط مقدار ١٦,٣٠ ملي مول لتر^{-١}، مقارنة بمعاملة S١ التي بلغ متوسط الكالسيوم فيها ١٣,٩٠ ملي مول لتر^{-١}، كما اشارت النتائج إلى وجود تأثير معنوي لإضافة السماد البوتاسي في تركيز الكالسيوم الذائب للتربة غير المحروقة (M٢) إذ أعطت المعاملة K٢ أقل متوسط للكالسيوم الذائب وبلغ ٩,٤٠ ملي مول لتر^{-١}، وأعطت معاملة K١ أعلى متوسط للكالسيوم الذائب إذ بلغ ١٠,٧٠ ملي مول لتر^{-١}، وقد بلغت نسبة الكالسيوم الذائب في التربة المحروقة (M١) للمعاملة K١ إذ بلغ ١٥,٧٠ ملي مول لتر^{-١}، إذ أعطت المعاملة K٢ أقل متوسط للكالسيوم الذائب وبلغ ١٤,٤٠ ملي مول لتر^{-١}، ومن جانب آخر أعطت معاملة عدم إضافة الفطر T٣ أعلى متوسط وبلغ ١٠,٦٠ ملي مول لتر^{-١}. أمّا معاملة إضافة الفطر T١ *A. niger* أعطت أقل متوسط إذ بلغ ٩,٦٠ ملي مول لتر^{-١}. من جانب آخر أعطت معاملة إضافة الفطر T١ *A. niger* للتربة المحروقة (M١) أقل متوسط إذ بلغ ١٤,٦٠ ملي مول لتر^{-١} مقارنة بمعاملة عدم إضافة الفطر T٣ إذ أعطت أعلى متوسط وبلغ ١٥,٥٠ ملي مول لتر^{-١} وبنسبة انخفاض ٥,٨%. اظهرت النتائج وجود فرق معنوي للتداخل الثنائي بين إضافة الفطر والسماد البوتاسي فقد أعطت أقل قيمة للكالسيوم الذائب التوليفة T١K٢ للتربة غير المحروقة (M٢) وكانت ٩,٠ ملي مول لتر^{-١} بينما بلغت أعلى قيمة للتوليفة T١K٣ إذ كانت ١١,٢ ملي مول لتر^{-١} وبنسبة انخفاض ١٩,٦%. اوضحت النتائج في التحليل الأحصائي وجود فروق معنوية للتداخل الثلاثي إذ أعطت التوليفة T١K٢S١ أقل تركيز ٧,٨ ملي مول لتر^{-١}، بينما بلغ أعلى تركيز للكالسيوم في التوليفة T٣K١S٢ إذ بلغ ١٢,٥ ملي مول لتر^{-١} ونسبة الانخفاض قد بلغت ٣٧,٦%.

وأظهرت النتائج وجود فروق معنوية للتداخل الثنائي بين إضافة الفطر والسماد البوتاسي فقد أعطت أقل قيمة للكالسيوم الذائب التوليفة T1K2 وكانت ١٢,٨ ملي مول لتر⁻¹ بينما بلغت اعلى قيمة للتوليفة T3K1 كانت ١٤,٩ ملي مول لتر⁻¹.

أوضحت النتائج في التحليل الأحصائي وجود فروق معنوية للتداخل الثلاثي إذ أعطت التوليفة T1K2S1 أقل تركيز ١٢,٨ ملي مول لتر⁻¹، بينما بلغ اعلى تركيز للكالسيوم في التوليفة T3K1S2 إذ بلغ ١٧,٤ ملي مول لتر⁻¹ وبنسبة الأنخفاض قد بلغت ٢٦,٤%.

٤-١-١-٣-٢ المغنيسيوم الذائب (ملي مول لتر⁻¹)

أشارت النتائج في الجدولين (٩ و ١٠) إلى وجود تأثير معنوي لإضافة مستويات المياه المالحة في المغنيسيوم الذائب في التربة غير محروقة (M٢) إذ بلغ متوسط معاملة S٢ للمستوى الثاني من مياه الري المالحة ٨,٦٠ ملي مول لتر⁻¹، مقارنة بمعاملة S١ للمستوى الأول التي أعطت أقل متوسط وبلغ ٦,٥٠ ملي مول لتر⁻¹، مقارنة بالتربة المحروقة (M١) إذ أعطى المستوى الأول لمياه الري المالحة S١ للمغنيسيوم الذائب متوسط بلغ مقداره ١٠,٦٠ ملي مول لتر⁻¹، مقارنة بمعاملة S٢ التي أعطت اعلى متوسط إذ بلغ ١٢,٨٠ ملي مول لتر⁻¹ وبنسبة انخفاض بلغت ١٧,١٨%.

إذ سببت إضافة مستويات السماد البوتاسي للتربة غير محروقة (M٢) انخفاضا في تركيز المغنيسيوم الذائب إذ أعطت المعاملة K٢ تركيز ٧,٠٠ ملي مول لتر⁻¹ بالمقارنة مع المعاملة K١ إذ بلغ تركيز المغنيسيوم ٨,١٠ ملي مول لتر⁻¹. أمّا إضافة مستويات السماد البوتاسي للتربة المحروقة (M١) أيضا سبب انخفاضا في تركيز المغنيسيوم الذائب إذ أعطت المعاملة K٢ تركيزا قدره 11.00 ملي مول لتر⁻¹ بالمقارنة مع المعاملة K١ إذ أعطت تركيز ١٢,٤٠ ملي مول لتر⁻¹.

كما أشار التحليل الأحصائي أنّ إضافة الفطر *A. niger* قد اثر معنوي في المغنيسيوم الذائب أنّ اعلى قيمة كانت عند المعاملة T٣ وبلغت ٨,٠٠ ملي مول لتر⁻¹، وأقل قيمة كانت عند المعاملة T١ ٧,١٠ ملي مول لتر⁻¹ أمّا في التربة المحروقة (M١) اعلى قيمة كانت عند المعاملة T٣ ١١,٩٠ ملي مول لتر⁻¹ وأقل قيمة كانت عند المعاملة T١ ١١,٣٠ ملي مول لتر⁻¹.

جدول ٧ / الكالسيوم الذائب (ملي مول لتر^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري دييسي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|------------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 10.1 | 11.4 | 8.8 | K1 | T1 |
| 9.0 | 10.2 | 7.8 | K2 | |
| 10.5 | 11.7 | 9.2 | K1 | T2 |
| 9.2 | 10.4 | 8.1 | K2 | |
| 11.2 | 12.5 | 9.9 | K1 | T3 |
| 9.9 | 11.2 | 8.6 | K2 | |
| 10.8 | 12.0 | 9.6 | K1 | T4 |
| 9.6 | 10.8 | 8.4 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 9.60 | 10.80 | 8.30 | T1 | |
| 9.90 | 11.10 | 8.60 | T2 | |
| 10.60 | 11.80 | 9.30 | T3 | |
| 10.20 | 11.40 | 9.00 | T4 | |
| 0.20 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 10.70 | 11.90 | 9.40 | K1 | |
| 9.40 | 10.70 | 8.20 | K2 | |
| 0.14 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 11.30 | 8.80 | متوسطات S | |
| | 0.14 | | LSD_S | |

جدول ٨ / الكالسيوم الذائب (ملي مول لتر^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة M₁

| T * K | ملوحة مياه الري دي سي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|------------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 15.2 | 16.4 | 13.9 | K1 | T1 |
| 14.0 | 15.1 | 12.8 | K2 | |
| 15.7 | 16.9 | 14.5 | K1 | T2 |
| 14.2 | 15.3 | 13.1 | K2 | |
| 16.2 | 17.4 | 14.9 | K1 | T3 |
| 14.9 | 16.1 | 13.7 | K2 | |
| 15.9 | 17.1 | 14.6 | K1 | T4 |
| 14.7 | 15.9 | 13.4 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 14.60 | 15.70 | 13.40 | T1 | |
| 15.00 | 16.10 | 13.80 | T2 | |
| 15.50 | 16.80 | 14.30 | T3 | |
| 15.30 | 16.50 | 14.00 | T4 | |
| 0.21 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 15.70 | 16.90 | 14.50 | K1 | |
| 14.40 | 15.60 | 13.30 | K2 | |
| 0.15 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |

| | | | |
|--|-------|-------|------------------|
| | 16.30 | 13.90 | متوسطات S |
| | 0.15 | | LSD _S |

جدول ٩/ المغنيسيوم الذائب (ملي مول لتر^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في

تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري ديبي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|-----------|---|------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 7.6 | 8.7 | 6.5 | K1 | T1 |
| 6.6 | 7.5 | 5.6 | K2 | |
| 8.0 | 9.1 | 7.0 | K1 | T2 |
| 6.9 | 7.9 | 5.9 | K2 | |
| 8.5 | 9.6 | 7.5 | K1 | T3 |
| 7.5 | 8.5 | 6.5 | K2 | |
| 8.2 | 9.2 | 7.2 | K1 | T4 |
| 7.1 | 8.2 | 6.1 | K2 | |
| N.S | LSD _{T*K} | N.S | LSD _{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 7.10 | 8.10 | 6.10 | T1 | |
| 7.40 | 8.50 | 6.40 | T2 | |
| 8.00 | 9.10 | 7.00 | T3 | |
| 7.60 | 8.70 | 6.60 | T4 | |
| 0.26 | LSD _T | N.S | LSD _{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 8.10 | 9.10 | 7.00 | K1 | |
| 7.00 | 8.00 | 6.00 | K2 | |
| 0.19 | LSD _K | N.S | LSD _{K*S} | |
| S | | | | |

| | | | |
|--|------|------|------------------|
| | S2 | S1 | S |
| | 8.60 | 6.50 | S متوسطات |
| | 0.19 | | LSD _S |

جدول ١٠ / المغنيسيوم الذائب (ملي مول لتر^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة M₁

| T * K | ملوحة مياه الري دي سي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|-----------|--|-------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 11.9 | 12.8 | 11.0 | K1 | T1 |
| 10.7 | 11.8 | 9.6 | K2 | |
| 12.2 | 13.1 | 11.2 | K1 | T2 |
| 11.1 | 12.1 | 10.2 | K2 | |
| 12.8 | 14.0 | 11.7 | K1 | T3 |
| 10.9 | 12.7 | 9.1 | K2 | |
| 12.6 | 13.7 | 11.5 | K1 | T4 |
| 11.5 | 12.5 | 10.5 | K2 | |
| N.S | LSD _{T*K} | N.S | LSD _{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 11.30 | 12.30 | 10.30 | T1 | |
| 11.60 | 12.60 | 10.70 | T2 | |
| 11.90 | 13.30 | 10.40 | T3 | |
| 12.00 | 13.10 | 11.00 | T4 | |
| N.S | LSD _T | N.S | LSD _{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 12.40 | 13.40 | 11.30 | K1 | |
| 11.00 | 12.20 | 9.80 | K2 | |
| 0.45 | LSD _K | N.S | LSD _{K*S} | |
| S | | | | |

| | | | |
|--|-------|-------|------------------|
| | S2 | S1 | S |
| | 12.80 | 10.60 | متوسطات S |
| | 0.45 | | LSD _s |

بينما كانَّ التداخل بين الفطر *A. niger* والسماذ البوتاسي للتربة غير المحروقة (M₂) غير معنوي مع أقل قيمة للمغنيسيوم الذائب للتوليفة T₁K₂ إذ بلغت ٥,٦ ملي مول لتر⁻¹ مقارنة بالمعاملة T₃K₁ إذ ابلغت أعلى قيمة وهي ٧,٥ ملي مول لتر⁻¹. أمَّا في التربة المحروقة (M₁) فقد اعطى التداخل الثنائي بين الفطر والسماذ البوتاسي للتوليفة T₁K₂ أقل متوسط إذ بلغ ٩,٦ ملي مول لتر⁻¹. وأعلى متوسط بلغ في التوليفة T₃K₁ إذ بلغ ١١,٧ ملي مول لتر⁻¹.

كذلك اوضحت نتائج التحليل الأحصائي للتداخل الثلاثي وجود فروق معنوية بين التوليفات في هذا التداخل للتربة غير المحروقة (M₂) إذا أعطت التوليفة T₁K₂S₂ أقل تركيز ٧,٥ ملي مول لتر⁻¹، وأعلى تركيز كانَّ للتوليفة T₃K₁S₂ وبلغت ٩,٦ ملي مول لتر⁻¹. أمَّا في التربة المحروقة (M₁) إذ أعطت التوليفة T₁K₂S₂ أقل تركيز ١١,٨ ملي مول لتر⁻¹، وأعلى تركيز كانَّ للتوليفة T₃K₁S₂ وبلغ ١٤,٠ ملي مول لتر⁻¹. اوضحت نتائج التحليل الأحصائي بانه لم تظهر التداخلات بين هذه المعاملات اختلافات معنوية لهذه الصفة، واثبت ذلك أنَّ قيمة المغنيسيوم الذائب تتأثر معنوي مع زيادة ملوحة مياه الري وتتأثر سلبيًا في هذه الإضافات من الأسمدة البوتاسية وإضافة الفطر *A. niger* ولم تظهر تأثيرًا في التداخل لهذه العوامل حيث كانت مستقلة ولم تأثر في هذه الصفة.

٤-١-١-٣-٣ الصوديوم الذائب (ملي مول لتر⁻¹)

اوضحت النتائج في الجدولين (١١ و١٢) أنَّ ملوحة مياه الري كانَّ لها تأثيرًا معنويًا في تركيز الصوديوم في التربة غير المحروقة (M₂) إذ بلغ أعلى متوسط في المعاملة S₂ وهي ٧,٦٠ ملي مول لتر⁻¹، وبلغ أقل متوسط لمياه الري المالحة S₁ وهي ٤,٦٠ ملي مول لتر⁻¹، وفي التربة المحروقة (M₁) إذ بلغ أعلى متوسط في المعاملة S₂ وهي ١٤,٦٠ ملي مول لتر⁻¹، وبلغ أقل متوسط لمياه الري المالحة S₁ وهي ١١,٥٠ ملي مول لتر⁻¹.

اشارت نتائج التحليل الأحصائي في الجدولين أنَّ إضافة السماذ البوتاسي سبب انخفاضًا في تركيز الصوديوم الذائب في التربة غير المحروقة (M₂) إذ أعطت المعاملة K₁ أعلى متوسط وبلغ ٦,٨٠ ملي مول لتر⁻¹ وأعطت المعاملة K₂ أقل متوسط إذ بلغ ٥,٤٠ ملي مول لتر⁻¹، أمَّا في التربة المحروقة (M₁) تبين أنَّ إضافة السماذ البوتاسي سبب انخفاضًا في تركيز الصوديوم الذائب إذ أعطت المعاملة K₁ أعلى متوسط وبلغ

١٣,٩٠ ملي مول لتر^{-١}، وأعطت المعاملة K٢ أقل متوسط إذ بلغ ١٢,٢٠ ملي مول لتر^{-١} وبنسبة زيادة %13.9

جدول ١١ / الصوديوم الذائب (ملي مول لتر^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري دي سي سيمنز م ^١ | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^١ | معاملات التربة (T) |
|--------------|---|------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 6.20 | 7.60 | 4.70 | K1 | T1 |
| 4.90 | 6.40 | 3.40 | K2 | |
| 6.20 | 7.40 | 4.90 | K1 | T2 |
| 5.30 | 6.90 | 3.60 | K2 | |
| 7.80 | 9.20 | 6.50 | K1 | T3 |
| 5.80 | 7.30 | 4.40 | K2 | |
| 7.20 | 9.00 | 5.40 | K1 | T4 |
| 5.60 | 7.20 | 4.00 | K2 | |
| 0.37 | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 5.50 | 7.00 | 4.10 | T1 | |
| 5.70 | 7.20 | 4.30 | T2 | |
| 6.80 | 8.30 | 5.40 | T3 | |
| 6.40 | 8.10 | 4.70 | T4 | |
| 0.26 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 6.80 | 8.30 | 5.40 | K1 | |
| 5.40 | 6.90 | 3.90 | K2 | |

| | | | |
|-------------|------------------------|-------------|--------------------------|
| 0.18 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} |
| S | | | |
| | S2 | S1 | S |
| | 7.60 | 4.60 | S متوسطات |
| | 0.18 | | LSD_S |

جدول ١٢ / الصوديوم الذائب (ملي مول لتر^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في

تربة المحروقة M₁

| T * K | ملوحة مياه الري دييسي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|------------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 13.40 | 14.90 | 11.90 | K1 | T1 |
| 11.50 | 13.20 | 9.90 | K2 | |
| 13.70 | 15.40 | 12.10 | K1 | T2 |
| 11.90 | 13.50 | 10.30 | K2 | |
| 14.40 | 16.00 | 12.90 | K1 | T3 |
| 12.80 | 14.40 | 11.30 | K2 | |
| 14.10 | 15.70 | 12.50 | K1 | T4 |
| 12.40 | 13.90 | 10.90 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 12.40 | 14.00 | 10.90 | T1 | |
| 12.80 | 14.40 | 11.20 | T2 | |
| 13.60 | 15.20 | 12.10 | T3 | |
| 13.30 | 14.80 | 11.70 | T4 | |
| 0.31 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 13.90 | 15.50 | 12.30 | K1 | |
| 12.20 | 13.80 | 10.60 | K2 | |
| 0.22 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |

| S | | | |
|---|-------|-------|------------------|
| | S2 | S1 | S |
| | 14.60 | 11.50 | S متوسطات |
| | 0.22 | | LSD _s |

كما أعطت معاملة إضافة الفطر T1 للتربة (M2) انخفاضا معنوي واضحا لتركيز الصوديوم الذائب بلغ ٥,٥٠ ملي مول لتر⁻¹ وهذا أقل في معاملة عدم إضافة الفطر T3 إذ بلغ ٦,٨٠ ملي مول لتر⁻¹ بينما أعطت معاملة إضافة فطر T1 للتربة المحروقة (M1) انخفاضا معنوي واضحا لتركيز الصوديوم الذائب بلغ ١٢,٤٠ ملي مول لتر⁻¹ وهذا أقل في معاملة عدم إضافة الفطر T3 إذ بلغ ١٣,٦٠ ملي مول لتر⁻¹ وبنسبة انخفاض 8.8% اوضحت نتائج التحليل الأحصائي بانه لم تظهر التداخلات بين هذه المعاملات اختلافات معنوية لهذه الصفة، واثبت ذلك أن قيمة الصوديوم الذائب تتأثر معنوي مع زيادة ملوحة مياه الري وتتأثر سلبا في هذه الإضافات من الأسمدة البوتاسية وإضافة الفطر *A. niger* ولم تظهر تأثيراً في التداخل لهذه العوامل حيث كانت مستقلة ولم تأثر في هذه الصفة.

٤-١-١-٣-٤ البوتاسيوم الذائب (ملي مول لتر⁻¹)

اوضحت النتائج في الجدولين (١٣ و ١٤) أن ملوحة مياه الري كأن لها تأثيراً معنوياً في تركيز البوتاسيوم في التربة غير محروقة (M2) إذ بلغ متوسط المعاملة S2 وهي ٠,٨١ ملي مول لتر⁻¹، وبلغ المتوسط لمياه الري المالحة S1 وهي ٠,٥١ ملي مول لتر⁻¹ أما تركيز البوتاسيوم في التربة المحروقة (M1) إذ بلغ اعلى متوسط في المعاملة S2 وهي ١,٣٥ ملي مول لتر⁻¹، وبلغ أقل متوسط لمياه الري المالحة S1 في التربة المحروقة ١,٠٩ ملي مول لتر⁻¹. أن إضافة السماد البوتاسي خفض تركيز البوتاسيوم في التربة غير المحروقة بعد الحصاد إذ أعطت المعاملة K1 متوسط ٠,٧٤ ملي مول لتر⁻¹، وأعطت المعاملة K2 أقل متوسط إذ بلغ ٠,٥٨ ملي مول لتر⁻¹. وقد سببت إضافة السماد البوتاسي انخفاضا في تركيز البوتاسيوم الذائب للتربة المحروقة إذ أعطت المعاملة K1 أعلى متوسط وبلغ ١,٣٠ ملي مول لتر⁻¹، وأعطت المعاملة K2 أقل متوسط إذ بلغ ١,١٥ ملي مول لتر⁻¹.

جدول ١٣ / البوتاسيوم الذائب (ملي مول لتر^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في

تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري دي سي سيمنز م ^١ | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^١ | معاملات التربة (T) |
|--------------|---|------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 0.68 | 0.83 | 0.53 | K1 | T1 |
| 0.53 | 0.68 | 0.38 | K2 | |
| 0.72 | 0.85 | 0.59 | K1 | T2 |
| 0.55 | 0.70 | 0.40 | K2 | |
| 0.80 | 0.95 | 0.65 | K1 | T3 |
| 0.64 | 0.80 | 0.49 | K2 | |
| 0.77 | 0.91 | 0.62 | K1 | T4 |
| 0.58 | 0.73 | 0.44 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 0.60 | 0.76 | 0.45 | T1 | |
| 0.64 | 0.78 | 0.50 | T2 | |
| 0.72 | 0.87 | 0.57 | T3 | |
| 0.68 | 0.82 | 0.53 | T4 | |
| 0.07 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 0.74 | 0.89 | 0.60 | K1 | |
| 0.58 | 0.73 | 0.42 | K2 | |
| 0.05 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 0.81 | 0.51 | S متوسطات | |
| | 0.05 | | LSD_S | |

جدول ١٤ / البوتاسيوم الذائب (ملي مول لتر^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في

تربة المحروقة M₁

| T * K | ملوحة مياه الري دي سي سيمنز م ^١ | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^١ | معاملات التربة (T) |
|--------------|---|------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 1.25 | 1.37 | 1.13 | K1 | T1 |
| 1.08 | 1.18 | 0.97 | K2 | |
| 1.28 | 1.41 | 1.14 | K1 | T2 |
| 1.12 | 1.25 | 0.99 | K2 | |
| 1.36 | 1.53 | 1.19 | K1 | T3 |
| 1.22 | 1.34 | 1.10 | K2 | |
| 1.30 | 1.45 | 1.16 | K1 | T4 |
| 1.19 | 1.30 | 1.07 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 1.16 | 1.28 | 1.05 | T1 | |
| 1.20 | 1.33 | 1.07 | T2 | |
| 1.29 | 1.43 | 1.14 | T3 | |
| 1.25 | 1.38 | 1.11 | T4 | |
| 0.06 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 1.30 | 1.44 | 1.15 | K1 | |
| 1.15 | 1.27 | 1.03 | K2 | |
| 0.04 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 1.35 | 1.09 | S متوسطات | |
| | 0.04 | | LSD_S | |

وكما أعطت معاملة إضافة فطر *A. niger* انخفاضاً معنوي واضحاً لتركيز البوتاسيوم الذائب إذ بلغ أقل متوسط ٠,٦٠ ملي مول لتر^{-١}، وفي معاملة عدم إضافة الفطر T٣ إذ بلغ أعلى متوسط ٠,٧٢ ملي مول لتر^{-١}. وقد أعطت معاملة إضافة فطر T١ انخفاضاً معنوي واضحاً لتركيز البوتاسيوم الذائب في التربة المحروقة (M١) بعد الحصاد إذ بلغ ١,١٦ ملي مول لتر^{-١} وهذا أقل مما في معاملة عدم إضافة الفطر T٣ إذ بلغ ١,٢٩ ملي مول لتر^{-١}. وأوضحت نتائج التحليل الأحصائي بانه لم تظهر التداخلات بين هذه المعاملات اختلافات معنوية لهذه الصفة، واثبت ذلك أن قيمة البوتاسيوم الذائب تتأثر معنوي مع زيادة ملحوظة مياه الري وتتأثر سلباً في هذه الإضافات من الأسمدة البوتاسية وإضافة الفطر *A. niger* ولم تظهر تأثيراً في التداخل لهذه العوامل حيث كانت مستقلة ولم تأثر في هذه الصفة.

٤-١-١-٤ الأيونات السالبة الذائبة في مستخلص التربة بعد الحصاد

٤-١-١-٤-٤ الكلورايد (ملي مول لتر^{-١})

تبين النتائج في الجدولين (١٥ و١٦) تأثيراً معنوي لمستويات ملحوظة مياه الري في زيادة تركيز أيون الكلورايد الذائب في التربة غير محروقة (M٢) فقد أظهرت النتائج أن معاملة الري بمياه المالحه أعطت أعلى قيم إذ بلغ متوسط المعاملة S٢ لتركيز أيون الكلورايد ٢٣,١٠ ملي مول لتر^{-١}، وأعطت المعاملة S١ أقل قيم لتركيز أيون الكلورايد إذ بلغ ٢٠,٠٠ ملي مول لتر^{-١}، أمّا تركيز أيون الكلورايد الذائب في التربة المحروقة (M١) فقد أظهرت النتائج أن معاملة المعاملة S٢ أعطت أعلى قيم لتركيز أيون الكلورايد ٣٠,٠٠ ملي مول لتر^{-١}، وأعطت المعاملة S١ أقل قيم لتركيز أيون الكلورايد إذ بلغ ٢٧,٠٠ ملي مول لتر^{-١}، يعزى سبب ذلك لشحنة أيون الكلورايد السالبة الذي يعمل على تنافرة مع الأيونات السالبة الشحنة لغرويات الطين مما يزيد من حركة أيون الكلورايد بوجود مياه الري، وتعد أملاح الكلورايد هي من أكثر الأملاح مساهمة في عملية التملح والطور السائد في الترب العراقية هو طور الكلورايد (الزبيدي، ١٩٨٩). أمّا تأثير السماد البوتاسي في تركيز أيون الكلورايد الذائب في التربة غير المحروقة كأنّ لإضافة السماد البوتاسي تأثير معنوي في خفض قيم أيون الكلورايد الذائب في التربة غير المحروقة، إذ بلغ متوسط المعاملة K١ أعلى قيمة وهي ٢٢,٥٠ ملي مول لتر^{-١} وأقل متوسط بلغ لأيون الكلورايد في المعاملة K٢ وكان ٢٠,٦٠ ملي مول لتر^{-١}، أمّا في التربة المحروقة (M١) إذ بلغ متوسط المعاملة K١ أعلى قيمة وهي ٢٩,٥٠ ملي مول لتر^{-١} وأقل متوسط بلغ لأيون الكلورايد في المعاملة K٢ وكان ٢٧,٦٠ ملي مول لتر^{-١}، ويعزى ذلك لدور السماد البوتاسي في خفض قيم تركيز أيون الكلورايد الذائب في التربة وتحسين خواص التربة الكيميائية وكذلك دورة في تحسين الخواص الفيزيائية من حيث تحسين بناء التربة ونفاذيتها وزيادة سرعة الغسل فيها، مما يقلل من تجمع الأملاح في التربة. أمّا تأثير

جدول-١٥ / الكلورايد الذائب (ملي مول لتر^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري دبيسي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|------------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 21.80 | 23.20 | 20.40 | K1 | T1 |
| 19.80 | 21.60 | 18.10 | K2 | |
| 22.40 | 23.80 | 21.00 | K1 | T2 |
| 20.30 | 21.90 | 18.70 | K2 | |
| 23.10 | 24.90 | 21.40 | K1 | T3 |
| 21.40 | 22.80 | 20.00 | K2 | |
| 22.70 | 24.20 | 21.10 | K1 | T4 |
| 20.70 | 22.20 | 19.20 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 20.80 | 22.40 | 19.20 | T1 | |
| 21.40 | 22.90 | 19.90 | T2 | |
| 22.30 | 23.80 | 20.70 | T3 | |
| 21.70 | 23.20 | 20.20 | T4 | |
| 0.69 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 22.50 | 24.00 | 21.00 | K1 | |
| 20.60 | 22.10 | 19.00 | K2 | |
| 0.49 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 23.10 | 20.00 | S متوسطات S | |
| | 0.49 | | LSD_S | |

جدول-١٦ / الكلورايد الذائب (ملي مول لتر^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في

تربة المحروقة M₁

| T * K | ملوحة مياه الري دي سي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|------------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 28.80 | 30.40 | 27.20 | K1 | T1 |
| 26.10 | 27.10 | 25.20 | K2 | |
| 29.30 | 30.80 | 27.80 | K1 | T2 |
| 27.50 | 29.10 | 25.90 | K2 | |
| 30.10 | 31.80 | 28.50 | K1 | T3 |
| 28.70 | 30.30 | 27.10 | K2 | |
| 29.60 | 31.10 | 28.00 | K1 | T4 |
| 28.00 | 29.70 | 26.30 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 27.50 | 28.70 | 26.20 | T1 | |
| 28.40 | 29.90 | 26.90 | T2 | |
| 29.40 | 31.10 | 27.80 | T3 | |
| 28.80 | 30.40 | 27.20 | T4 | |
| 0.80 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 29.50 | 31.00 | 27.90 | K1 | |
| 27.60 | 29.10 | 26.10 | K2 | |
| 0.56 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 30.00 | 27.00 | S متوسطات | |
| | 0.56 | | LSD_S | |

إضافة الفطر *A. niger* فقد ساهم في خفض تركيز أيون الكلورايد في التربة إذ بلغ متوسط المعاملة T¹ إضافة الفطر أقل قيمة وهي ٢٠,٨٠ ملي مول لتر⁻¹ أمّا المعاملة T³ بدون إضافة فطر فقد أعطت أعلى متوسط بلغ ٢٢,٣٠ ملي مول لتر⁻¹، أمّا تأثير إضافة الفطر *A. niger* فقد ساهم في خفض تركيز أيون الكلورايد في التربة المحروقة (M¹) إذ بلغ متوسط المعاملة T¹ إضافة الفطر أقل قيمة وهي ٢٧,٥٠ ملي مول لتر⁻¹ أمّا المعاملة T³ بدون إضافة فطر فقد أعطت أعلى متوسط بلغ ٢٩,٤٠ ملي مول لتر⁻¹ ويعزى ذلك لدور الفطريات في التقليل من الأملاح عن طريق افراز بعض الأنزيمات، وأنّ تأثير التداخل بين مستويات ملوحة مياه الري والسماذ البوتاسي وإضافة الفطر المحفز للنمو فقد كانّ التأثير معنوي في قيم تركيز أيون الكلورايد الذائب في التربة إذ ازداد تركيز أيون الكلورايد في التربة بزيادة ملوحة مياه الري وهذا ما حصل عليه سلمان (٢٠٠٠) واليزيدي (٢٠١١).

٤-١-١-٤ تركيز البيكاربونات (ملي مول لتر⁻¹)

تبين النتائج في الجدولين (١٧ و ١٨) تأثيرا معنوي لمستويات ملوحة مياه الري في زيادة تركيز أيون البيكاربونات الذائبة في التربة غير محروقة (M²) فقد اظهرت النتائج أنّ معاملة الري بمياه المالحة أعطت أعلى قيم إذ بلغ متوسط المعاملة S² لتركيز أيون البيكاربونات الذائبة في التربة ٨,٩٠ ملي مول لتر⁻¹، وأعطت المعاملة S¹ أقل قيم لتركيز أيون البيكاربونات إذ بلغ ٥,١٠ ملي مول لتر⁻¹، أمّا تركيز أيون البيكاربونات الذائبة في التربة المحروقة (M¹) فقد اظهرت النتائج أنّ معاملة الري بمياه المالحة أعطت أعلى قيم إذ بلغ متوسط المعاملة S² لتركيز أيون البيكاربونات الذائبة في التربة ١٧,٥٠ ملي مول لتر⁻¹، وأعطت المعاملة S¹ أقل قيم لتركيز أيون البيكاربونات إذ بلغ ١٢,٨٠ ملي مول لتر⁻¹، يعزى سبب إلى زيادة تركيز في مياه الري المستخدمة في التجربة. أمّا تأثير السماذ البوتاسي في تركيز أيون البيكاربونات الذائبة في التربة فقد كانّ لإضافة السماذ البوتاسي في التربة غير المحروقة (M²) تأثير معنوي في خفض قيم أيون البيكاربونات الذائبة في التربة إذ بلغ متوسط المعاملة K¹ أعلى قيمة وهي ٨,٠٠ ملي مول لتر⁻¹ وأقل متوسط بلغ لأيون البيكاربونات في المعاملة K² وكان ٦,٠٠، أمّا تركيز أيون البيكاربونات الذائبة في التربة المحروقة (M¹) فقد كانّ لإضافة السماذ البوتاسي تأثير معنوي في خفض قيم أيون البيكاربونات الذائبة في التربة بعد انتهاء الموسم الزراعي إذ بلغ متوسط المعاملة K¹ أعلى قيمة وهي ١٦,٠٠ ملي مول لتر⁻¹ وأقل متوسط بلغ لأيون البيكاربونات في المعاملة K² وكان ١٤,٣٠ ملي مول لتر⁻¹ ويعزى ذلك لدور السماذ البوتاسي في خفض قيم تركيز أيون البيكاربونات الذائبة في التربة عند إضافة السماذ البوتاسي إلى دورة الفعال في استصلاح التربة وزيادة سرعة عملية الغسل فيها، مما يقلل من تجمع الأملاح فيها.

جدول ١٧ / البيكاربونات الذائبة (ملي مول لتر^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في
تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري ديبي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|---|------------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 7.20 | 9.20 | 5.10 | K1 | T1 |
| 5.20 | 7.10 | 3.30 | K2 | |
| 7.90 | 9.90 | 5.90 | K1 | T2 |
| 6.00 | 8.10 | 4.00 | K2 | |
| 8.80 | 10.80 | 6.80 | K1 | T3 |
| 7.10 | 9.10 | 5.10 | K2 | |
| 8.30 | 10.20 | 6.40 | K1 | T4 |
| 5.90 | 7.20 | 4.50 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 6.20 | 8.20 | 4.20 | T1 | |
| 7.00 | 9.00 | 4.90 | T2 | |
| 7.90 | 9.90 | 5.90 | T3 | |
| 7.10 | 8.70 | 5.50 | T4 | |
| 0.71 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 8.00 | 10.00 | 6.10 | K1 | |
| 6.00 | 7.90 | 4.20 | K2 | |
| 0.50 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 8.90 | 5.10 | متوسطات S | |
| | 0.50 | | LSD_S | |

جدول ١٨ / البيكربونات الذائبة (ملي مول لتر^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة والتسميد البوتاسي والفطر في

تربة المحروقة M₁

| T * K | ملوحة مياه الري دي سي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم ه ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 15.40 | 17.50 | 13.30 | K1 | T1 |
| 13.30 | 15.30 | 11.30 | K2 | |
| 16.20 | 18.30 | 14.10 | K1 | T2 |
| 14.10 | 16.30 | 11.90 | K2 | |
| 15.70 | 19.40 | 11.90 | K1 | T3 |
| 15.10 | 17.40 | 12.80 | K2 | |
| 16.90 | 19.00 | 14.80 | K1 | T4 |
| 14.50 | 16.90 | 12.10 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 14.30 | 16.40 | 12.30 | T1 | |
| 15.20 | 17.30 | 13.00 | T2 | |
| 15.40 | 18.40 | 12.40 | T3 | |
| 15.70 | 17.90 | 13.50 | T4 | |
| N.S | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 16.00 | 18.50 | 13.50 | K1 | |
| 14.30 | 16.50 | 12.00 | K2 | |
| 0.98 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 17.50 | 12.80 | S متوسطات | |
| | 0.98 | | LSD_S | |

أما تأثير إضافة الفطر *A. niger* في التربة غير المحروقة (M2) فقد ساهم في خفض تركيز أيون البيكاربونات في التربة إذ بلغ متوسط المعاملة T1 إضافة الفطر أقل قيمة وهي ٦,٢٠ ملي مول لتر⁻¹ أما المعاملة T3 بدون إضافة فطر فقد أعطت أعلى قيمة بلغ ٧,٩٠ ملي مول لتر⁻¹، أما في التربة المحروقة (M1) فقد بلغ متوسط المعاملة T1 ١٤,٣٠ ملي مول لتر⁻¹ أما معاملة T3 فقد بلغت ١٥,٤٠ ملي مول لتر⁻¹ فقد سببت إضافة السماد البوتاسي إلى خفض تركيز أيون البيكاربونات في التربة. يعزى ذلك لدور الفطريات في التقليل من الأملاح عن طريق افراز بعض الأنزيمات. أما تأثير التداخل بين مستويات ملوحة مياه الري والسماد البوتاسي وإضافة الفطر المحفز للنمو فقد كان التأثير معنوي في قيم تركيز أيون البيكاربونات الذائبة في التربة إذ ازداد تركيز أيون البيكاربونات في التربة بزيادة ملوحة مياه الري .

٤-١-١-٤ تركيز الكبريتات (ملي مول لتر⁻¹)

تبين النتائج في الجدولين (٩ و ٢٠) تأثير ١ معنوي لمستويات ملوحة مياه الري في زيادة تركيز أيون الكبريتات الذائبة في التربة غير محروقة (M2) فقد اظهرت النتائج أن معاملة الري بمياه المالحة أعطت أعلى قيم إذ بلغ متوسط المعاملة S2 لتركيز أيون الكبريتات الذائبة في التربة 7.70 ملي مول لتر⁻¹، وأعطت المعاملة S1 أقل قيم لتركيز أيون الكبريتات إذ بلغ ٥,٣٠ ملي مول لتر⁻¹، أما زيادة تركيز أيون الكبريتات الذائبة في التربة المحروقة (M1) فقد اظهرت النتائج أن معاملة الري بمياه المالحة أعطت أعلى قيم إذ بلغ متوسط المعاملة S2 لتركيز أيون الكبريتات الذائبة في التربة ١٢,٨٠ ملي مول لتر⁻¹، وأعطت المعاملة S1 أقل قيم لتركيز أيون الكبريتات إذ بلغ ١٠,٣٠ ملي مول لتر⁻¹، يعزى سبب إلى زيادة تركيز أيون الكبريتات في مياه الري المستخدمة في التجربة. أما تأثير السماد البوتاسي في تركيز أيون الكبريتات الذائبة في التربة غير المحروقة (M2) فقد كان لإضافة السماد البوتاسي تأثير معنوي في خفض قيم أيون الكبريتات الذائبة في التربة إذ بلغ متوسط المعاملة K1 أعلى قيمة وهي ٧,١٠ ملي مول لتر⁻¹ وأقل متوسط بلغ لأيون الكبريتات في المعاملة K2 وكان ٥,٩٠ ملي مول لتر⁻¹ وقد بلغت نسبة تركيز الكبريتات الذائب في التربة المحروقة (M1) إذ بلغ متوسط المعاملة K1 أعلى قيمة وهي ١٢,١٠ ملي مول لتر⁻¹ وأقل متوسط بلغ لأيون الكبريتات الذائبة في المعاملة K2 وكان ١١,٠٠ ملي مول لتر⁻¹ ، ويعزى ذلك لدور السماد البوتاسي في خفض قيم تركيز أيون الكبريتات الذائبة في التربة عند إضافة السماد البوتاسي إلى دورة الفعال في استصلاح التربة وزيادة سرعة عملية الغسل فيها مما يقلل من تجمع الأملاح فيها

جدول ١٩ / الكبريتات الذائبة (ملي مول لتر^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة والتسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري دييسي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم ه ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 6.6 | 7.8 | 5.4 | K1 | T1 |
| 5.4 | 6.6 | 4.1 | K2 | |
| 6.9 | 8.1 | 5.7 | K1 | T2 |
| 5.8 | 7.0 | 4.7 | K2 | |
| 7.7 | 8.9 | 6.5 | K1 | T3 |
| 6.4 | 7.7 | 5.2 | K2 | |
| 7.3 | 8.5 | 6.1 | K1 | T4 |
| 6.0 | 7.1 | 5.0 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 6.00 | 7.20 | 4.80 | T1 | |
| 6.40 | 7.50 | 5.20 | T2 | |
| 7.10 | 8.30 | 5.80 | T3 | |
| 6.70 | 7.80 | 5.50 | T4 | |
| 0.28 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 7.10 | 8.40 | 5.90 | K1 | |
| 5.90 | 7.10 | 4.70 | K2 | |
| 0.20 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 7.70 | 5.30 | متوسطات S | |
| | 0.20 | | LSD_S | |

جدول ٢٠ / الكبريتات الذائبة (ملي مول لتر^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة M₁

| T * K | ملوحة مياه الري دييسي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم ه ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|------------------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 11.6 | 12.9 | 10.4 | K1 | T1 |
| 10.4 | 11.6 | 9.1 | K2 | |
| 11.8 | 13.0 | 10.6 | K1 | T2 |
| 11.1 | 12.2 | 9.9 | K2 | |
| 12.7 | 14.0 | 11.3 | K1 | T3 |
| 11.5 | 12.7 | 10.3 | K2 | |
| 12.2 | 13.4 | 11.0 | K1 | T4 |
| 11.3 | 12.5 | 10.0 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 11.00 | 12.20 | 9.80 | T1 | |
| 11.40 | 12.60 | 10.20 | T2 | |
| 12.10 | 13.40 | 10.80 | T3 | |
| 11.70 | 13.00 | 10.50 | T4 | |
| 0.31 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 12.10 | 13.30 | 10.80 | K1 | |
| 11.00 | 12.30 | 9.80 | K2 | |
| 0.22 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 12.80 | 10.30 | متوسطات S | |
| | 0.22 | LSD_S | | |

أما تأثير إضافة الفطر *A. niger* فقد ساهم في خفض تركيز أيون الكبريتات في التربة إذ بلغ متوسط المعاملة T1 إضافة الفطر أقل قيمة وهي ٦,٠٠ ملي مول لتر^{-١} أما المعاملة T3 بدون إضافة فطر فقد أعطت أعلى متوسط بلغ ٧,١٠ ملي مول لتر^{-١}، إضافة الفطر *A. niger* في التربة المحروقة (M1) فقد ساهم في خفض تركيز أيون الكبريتات في التربة إذ بلغ متوسط المعاملة T1 إضافة الفطر أقل قيمة وهي ١١,٠٠ ملي مول لتر^{-١} أما المعاملة T3 بدون إضافة فطر فقد أعطت أعلى متوسط بلغ ١٢,١٠ ملي مول لتر^{-١}، ويعزى ذلك لدور الفطريات في التقليل من الأملاح عن طريق افراز بعض الأنزيمات .

أما تأثير التداخل بين مستويات ملحوظة مياه الري والسماذ البوتاسي وإضافة الفطر المحفز للنمو فقد كان التأثير معنوي في قيم تركيز أيون الكبريتات الذائبة في التربة إذ ازداد تركيز أيون الكبريتات في التربة بزيادة ملحوظة مياه الري .

٤-١-١-٤-٤ النسبة المئوية للصدويوم المتبادل (ESP).

أوضحت النتائج في الجدولين (٢١ و٢٢) تأثيراً معنوي لمستويات ملحوظة مياه الري في نسبة امتزاز الصدويوم في التربة غير محروقة (M2) فقد اظهرت النتائج أن معاملة الري بمياه المالحة أعطت أقل قيم إذ انخفضت نسبة الصدويوم المتبادل بزيادة ملحوظة مياه الري إذ بلغ متوسط المعاملة S1 في التربة ١٢,٠٠%، وأعطت المعاملة S2 أقل قيم إذ بلغ ١٠,٧٠%، وكما أعطت أعطت مستويات ملحوظة مياه الري تأثيراً معنوي في زيادة نسبة امتزاز الصدويوم المتبادل للتربة المحروقة (M1) إذ أعطت معاملة الري بمياه المالحة أقل قيم وانخفضت نسبة الصدويوم المتبادل بزيادة ملحوظة مياه الري إذ بلغ متوسط المعاملة S1 في التربة ١٣,٤٠%، بينما أعطت المعاملة S2 أقل قيم إذ بلغ ١٤,٢٠%، أما تأثير السماذ البوتاسي في نسبة الصدويوم المتبادل في التربة (M2) فقد كان لإضافة السماذ البوتاسي تأثير معنوي في نسبة الصدويوم المتبادل في التربة إذ بلغ متوسط المعاملة K2 أعلى قيمة وهي ١١,٠٠% وأقل متوسط بلغ لنسبة الصدويوم المتبادل في المعاملة K1 إذ بلغ ١١,٦٠%، أما في التربة المحروقة (M1) أن معاملة الري بمياه المالحة أعطت أقل قيم إذ انخفضت نسبة الصدويوم المتبادل بزيادة ملحوظة مياه الري إذ بلغ متوسط المعاملة K1 في التربة 14.00%، وأعطت المعاملة K2 أقل قيم إذ بلغ 13.00%.

جدول ٢١ / النسبة المئوية للصوديوم المتبادل % بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في

تربة غير المحروقة M_2

| T * K | ملوحة مياه الري ديسي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|---|------------|---|--------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 11.40 | 11.90 | 10.80 | K1 | T1 |
| 10.80 | 11.50 | 10.10 | K2 | |
| 11.30 | 11.80 | 10.80 | K1 | T2 |
| 11.00 | 11.80 | 10.20 | K2 | |
| 11.90 | 12.60 | 11.30 | K1 | T3 |
| 11.20 | 11.80 | 10.60 | K2 | |
| 11.80 | 12.50 | 11.00 | K1 | T4 |
| 11.10 | 11.80 | 10.40 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 11.10 | 11.70 | 10.40 | T1 | |
| 11.10 | 11.80 | 10.50 | T2 | |
| 11.60 | 12.20 | 10.90 | T3 | |
| 11.40 | 12.20 | 10.70 | T4 | |
| N.S | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 11.60 | 12.20 | 11.00 | K1 | |
| 11.00 | 11.70 | 10.30 | K2 | |
| 0.34 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 12.00 | 10.70 | S متوسطات | |
| | 0.34 | | LSD_S | |

جدول ٢٢ / النسبة المئوية للصوديوم المتبادل % بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في

تربة المحروقة M_1

| T * K | ملوحة مياه الري دييسي سيمنز م ^١ | | البوتاسيوم كغم (K) هـ ^١ | معاملات التربة (T) |
|-----------|---|-------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 13.90 | 14.30 | 13.50 | K1 | T1 |
| 13.40 | 13.90 | 12.80 | K2 | |
| 14.00 | 14.40 | 13.60 | K1 | T2 |
| 13.40 | 13.90 | 13.00 | K2 | |
| 14.20 | 14.50 | 13.80 | K1 | T3 |
| 13.80 | 14.20 | 13.30 | K2 | |
| 14.00 | 14.40 | 13.70 | K1 | T4 |
| 13.60 | 14.10 | 13.10 | K2 | |
| N.S | LSD _{T*K} | N.S | LSD _{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 13.70 | 14.10 | 13.20 | T1 | |
| 13.70 | 14.20 | 13.30 | T2 | |
| 14.00 | 14.40 | 13.60 | T3 | |
| 13.80 | 14.20 | 13.40 | T4 | |
| N.S | LSD _T | N.S | LSD _{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 14.00 | 14.40 | 13.70 | K1 | |
| 13.50 | 14.00 | 13.10 | K2 | |
| 0.30 | LSD _K | N.S | LSD _{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 14.20 | 13.40 | S متوسطات | |
| | 0.30 | | LSD _S | |

أمّا تأثير إضافة الفطر *Aspergillus .niger* فقد ساهم في زيادة نسبة الصوديوم المتبادل إذ بلغ متوسط المعاملة T₁ إضافة الفطر 11.10 % أمّا المعاملة T₃ بدون إضافة فطر فقد أعطت أقل متوسط بلغ 11.60% ، إذ تبين من إضافة الفطر *A .niger* في التربة المحروقة (M₁) قد ساهم في زيادة نسبة الصوديوم المتبادل إذ بلغ متوسط المعاملة T₁ إضافة الفطر 13.70 % أمّا المعاملة T₃ بدون إضافة فطر فقد أعطت أقل متوسط بلغ 14.00%، ويعزى ذلك لدور الفطريات في التقليل من الأملاح عن طريق افراز بعض الأنزيمات .

أمّا تأثير التداخل بين مستويات ملوحة مياه الري والسماذ البوتاسي وإضافة الفطر المحفز للنمو فقد كان التأثير معنوي في نسبة الصوديوم المتبادل في التربة إذ انخفضت نسبة الصوديوم المتبادل في التربة بزيادة ملوحة مياه الري .

٤-١-١-٥ تركيز العناصر الغذائية الكبرى (N,P,K) في اوراق وحبوب نبات الحنطة

٤-١-١-٥-١ النتروجين في الأوراق غم.كغم¹

اوضحت النتائج في الجدولين (٢٣ و٢٤) أنّ هنالك فروقات معنوية في النتروجين في الأوراق بين معاملات مياه الري في التربة غير محروقة M₂ إذ تفوقت معاملة S₁ لتعطي متوسط تركيز نتروجين أمّا ٩,٦٥٧ غم.كغم⁻¹ S₂ فقد بلغ متوسط تركيز النتروجين ٧,٤٢٠ غم.كغم⁻¹، وهنالك فروق معنوية في تركيز النتروجين في اوراق الحنطة بين معاملات مياه الري للتربة المحروقة (M₁) إذ أعطت المعاملة S₂ متوسط تركيز نتروجين ٤,٠٣٠ غم.كغم⁻¹ أمّا S₁ فقد بلغ متوسط تركيز النتروجين ٦,٠٨٤ غم.كغم⁻¹

أمّا تأثير السماذ البوتاسي للتربة (M₂) فقد تفوقت معاملة K₂ معنوي لتعطي نسبة النتروجين ٩,٠٢٠ غم.كغم⁻¹ أمّا K₁ فقد أعطت أقل قيمة إذ بلغ متوسط تركيز النتروجين ٨,٠٥٦ غم.كغم⁻¹، أمّا تأثير السماذ البوتاسي للتربة (M₁) فقد تفوقت معاملة K₂ معنوي لتعطي نسبة النتروجين ٥,٥٤١ غم.كغم⁻¹ أمّا K₁ فقد أعطت أقل تأثير إذ بلغ متوسط تركيز النتروجين ٤,٥٧٣ غم.كغم⁻¹ ونسبة زيادة بلغت ٢١,١٦% .

كما بينت النتائج أنّ إضافة *A. niger* للتربة غير المحروقة (M₂) سببت زيادة معنوية لتركيز النتروجين في النبات إذ بلغ متوسط المعاملة T₁ إضافة الفطر ٩,٢٨٩ غم.كغم⁻¹ بالمقارنة مع T₃ عدم إضافة الفطر إذ أعطت أقل تركيز للنتروجين إذ بلغ متوسط النتروجين 8.037 غم.كغم⁻¹ ونسبة زيادة ١٥,٠٦% .

جدول ٢٣ / تركيز النتروجين في الأوراق غم. كغم^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري ديبيسي سيمنز م ^١ | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^١ | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|-------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 8.90 | 7.33 | 10.47 | K1 | T1 |
| 9.68 | 8.28 | 11.07 | K2 | |
| 8.04 | 7.06 | 9.01 | K1 | T2 |
| 9.07 | 8.04 | 10.10 | K2 | |
| 7.54 | 6.55 | 8.52 | K1 | T3 |
| 8.54 | 7.56 | 9.52 | K2 | |
| 7.75 | 6.75 | 8.76 | K1 | T4 |
| 8.80 | 7.79 | 9.81 | K2 | |
| 0.82 | LSD_{T*K} | 1.16 | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 9.289 | 7.806 | 10.771 | T1 | |
| 8.553 | 7.553 | 9.552 | T2 | |
| 8.037 | 7.052 | 9.021 | T3 | |
| 8.275 | 7.268 | 9.283 | T4 | |
| 0.58 | LSD_T | 0.82 | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 8.056 | 6.923 | 9.190 | K1 | |
| 9.020 | 7.917 | 10.124 | K2 | |
| 0.41 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 7.420 | 9.657 | S متوسطات | |
| | 0.41 | | LSD_S | |

جدول ٢٤ / تركيز النتروجين في الأوراق غم .كغم^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر

في تربة المحروقة M₁

| T * K | ملوحة مياه الري دي سي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|-------------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 5.03 | 4.12 | 5.93 | K1 | T1 |
| 5.96 | 4.82 | 7.10 | K2 | |
| 4.72 | 3.82 | 5.63 | K1 | T2 |
| 5.68 | 4.54 | 6.82 | K2 | |
| 4.16 | 3.24 | 5.08 | K1 | T3 |
| 5.12 | 3.96 | 6.27 | K2 | |
| 4.38 | 3.45 | 5.32 | K1 | T4 |
| 5.41 | 4.29 | 6.53 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 5.492 | 4.470 | 6.514 | T1 | |
| 5.200 | 4.178 | 6.223 | T2 | |
| 4.638 | 3.604 | 5.673 | T3 | |
| 4.898 | 3.870 | 5.925 | T4 | |
| 0.62 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 4.573 | 3.657 | 5.489 | K1 | |
| 5.541 | 4.403 | 6.679 | K2 | |
| ٠,٤٤ | LSD_K | ٠,٦٢ | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 4.030 | 6.084 | متوسطات S | |
| | 0.44 | | LSD_S | |

وأنَّ إضافة الفطر *A. niger* للتربة المحروقة (M1) قد سبب زيادة معنوية لتركيز النتروجين في النبات إذ بلغ متوسط المعاملة T1 إضافة فطر ٥,٤٩٢ غم.كغم^{-١} بالمقارنة مع T٣ بدون إضافة فطر أعطت أقل تركيز للنتروجين إذ بلغ متوسط النتروجين ٤,٦٣٨ غم.كغم^{-١}

واشارت نتائج التحليل الأحصائي إلى عدم وجود فروق معنوية بين التوليفات الناتجة من التداخل الثنائي والثلاثي لعوامل الدراسة، وأنَّ النتروجين في الأوراق عامل مستقل أمَّا العوامل المحيطة به فهي تحت تأثير المغاير من التداخل الثلاثي باختلاف اضافات مستويات مياه الري او التلقيح بفطر *A. niger* وإضافة السماد البوتاسي.

٤-١-١-٥-٢ النتروجين في الحبوب

اظهرت النتائج في الجدولين (٢٥ و٢٦) أنَّ هناك تأثيراً معنوي في محتوى حبوب الحنطة من عنصر النتروجين جراء السقي بمستويات من المياه المالحة في التربة غير المحروقة (M٢) إذ تفوقت معاملة S1 لتعطي متوسط تركيز نتروجين ٢٥,٩٠٦ غم.كغم^{-١} أمَّا S٢ فقد بلغ متوسط تركيز النتروجين ٢١,٠٩٧ غم.كغم^{-١} وبنسبة زيادة ٢٢,٧% كما اثرت مستويات مياه الري المالحة في التربة المحروقة (M1) إذ أعطت المعاملة S1 ٢٤,٠٥٠ غم.كغم^{-١} أما S٢ فقد بلغ متوسط تركيز النتروجين ١٨,٧٩٢ غم.كغم^{-١} أمَّا تأثير السماد البوتاسي في التربة غير المحروقة (M٢) فقد تفوقت معاملة K٢ معنوي لتعطي نسبة النتروجين ٢٤,٤٠١ غم.كغم^{-١} أمَّا K1 فقد أعطت أقل قيمة إذ بلغ متوسط تركيز النتروجين ٢٢,٦٠٢ غم.كغم^{-١} وبنسبة زيادة بلغت 12.7% أمَّا تأثير السماد البوتاسي في التربة المحروقة (M1) فقد تفوقت معاملة K٢ معنوي لتعطي نسبة النتروجين ٢٢,٨١١ غم.كغم^{-١} أمَّا K1 فقد أعطت أقل قيمة إذ بلغ متوسط تركيز النتروجين ٢٠,٠٣١ غم.كغم^{-١} وبنسبة انخفاض بلغت ١٢,١٨%.

جدول ٢٥ / تركيز النتروجين في الحبوب غم. كغم^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري دبيسي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|-------------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 23.69 | 20.66 | 26.72 | K1 | T1 |
| 25.49 | 23.72 | 27.26 | K2 | |
| 23.01 | 19.99 | 26.03 | K1 | T2 |
| 24.76 | 22.99 | 26.53 | K2 | |
| 21.59 | 18.60 | 24.58 | K1 | T3 |
| 23.38 | 21.56 | 25.19 | K2 | |
| 22.12 | 18.98 | 25.26 | K1 | T4 |
| 23.98 | 22.30 | 25.67 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | 1.79 | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 24.589 | 22.187 | 26.990 | T1 | |
| 23.886 | 21.487 | 26.284 | T2 | |
| 22.481 | 20.075 | 24.887 | T3 | |
| 23.051 | 20.638 | 25.463 | T4 | |
| 0.90 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 22.602 | 19.556 | 25.648 | K1 | |
| 24.401 | 22.638 | 26.164 | K2 | |
| 0.63 | LSD_K | 0.90 | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 21.097 | 25.906 | S متوسطات | |
| | 0.63 | | LSD_S | |

جدول ٢٦ / تركيز النتروجين في الحبوب غم. كغم^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة M₁

| T * K | ملوحة مياه الري دي سي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|-------------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 21.67 | 18.99 | 24.35 | K1 | T1 |
| 24.59 | 22.53 | 26.65 | K2 | |
| 20.22 | 17.10 | 23.33 | K1 | T2 |
| 23.85 | 22.10 | 25.61 | K2 | |
| 18.56 | 15.16 | 21.97 | K1 | T3 |
| 20.81 | 18.34 | 23.29 | K2 | |
| 19.68 | 16.46 | 22.90 | K1 | T4 |
| 21.99 | 19.66 | 24.32 | K2 | |
| 2.59 | LSD_{T*K} | 3.67 | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 23.128 | 20.760 | 25.496 | T1 | |
| 22.034 | 19.600 | 24.469 | T2 | |
| 19.688 | 16.748 | 22.628 | T3 | |
| 20.834 | 18.061 | 23.607 | T4 | |
| 1.83 | LSD_T | 2.59 | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 20.031 | 16.926 | 23.137 | K1 | |
| 22.811 | 20.658 | 24.964 | K2 | |
| 1.30 | LSD_K | 1.83 | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 18.792 | 24.050 | S متوسطات S | |
| | 1.30 | | LSD_S | |

كما بينت النتائج أن إضافة *niger A* سبب زيادة معنوية لتركيز النتروجين في النبات إذ بلغ متوسط المعاملة T1 24,589 غم. كغم⁻¹ بالمقارنة مع T3 أعطت أقل تركيز للنتروجين إذ بلغ متوسط النتروجين 22,481 غم. كغم⁻¹ وبنسبة زيادة 8.5%. وأن إضافة *niger A* في التربة المحروقة (M1) سبب زيادة معنوية لتركيز النتروجين في النبات إذ بلغ متوسط المعاملة T1 لإضافة الفطر 23,128 غم. كغم⁻¹ بالمقارنة مع T3 عدم إضافة الفطر أعطت أقل تركيز للنتروجين إذ بلغ متوسط النتروجين 19,688 غم. كغم⁻¹ وبنسبة زيادة 19.8%. وظهر تحليل التداخل بين البوتاسيوم وفطر *niger A* انة كأن تداخلاً معنوي بين كل عناصر التجربة. وهذا يوشر تاثر الصفة النهائية للنبات وهي الحبوب بعوامل التجربة من إضافة المياه المالحة وعنصر البوتاسيوم وفطر *niger A*.

٤-١-١-٥-٣ الفسفور في الأوراق (غم. كغم⁻¹)

اوضحت النتائج في الجدولين (٢٧ و٢٨) وجود فروق معنوية بين تركيز الفسفور في النبات باختلاف مستويات مياه الري في التربة غير محروقة (M2)، إذ تفوقت معاملة S1 لتعطي متوسط تركيز الفسفور 2,475 غم. كغم⁻¹ أما S2 فقد بلغ متوسط تركيز الفسفور 1,967 غم. كغم⁻¹، كما أن هنالك فروقاً معنوية بين الفسفور في الأوراق في التربة المحروقة (M1) باختلاف مستويات مياه الري إذ تفوقت معاملة S1 لتعطي متوسط تركيز 1,419 غم. كغم⁻¹ أما S2 فقد بلغ متوسط تركيز الفسفور 1,050 غم. كغم⁻¹ وبنسبة انخفاض 2,600%. أما تأثير السماد البوتاسي في التربة غير المحروقة (M2) فقد تفوقت معاملة K2 معنوي لتعطي نسبة الفسفور 2,350 غم. كغم⁻¹ أما K1 فقد أعطت أقل قيمة إذ بلغ متوسط تركيز الفسفور 2,092 غم. كغم⁻¹ وبنسبة زيادة بلغت 12,33%، كما اثرت إضافة السماد البوتاسي في التربة المحروقة (M1) إذ تفوقت معاملة K2 معنوي لتعطي نسبة الفسفور 1,340 غم. كغم⁻¹ أما K1 فقد أعطت أقل قيمة إذ بلغ متوسط تركيز الفسفور 1,129 غم. كغم⁻¹، كما بينت النتائج أن إضافة *niger A* سبب زيادة معنوية لتركيز الفسفور في النبات إذ بلغ متوسط المعاملة T1 2,350 غم. كغم⁻¹ بالمقارنة مع T3 التي أعطت أقل تركيز للفسفور إذ بلغ متوسط الفسفور 2,136 غم. كغم⁻¹، كما أن إضافة الفطر *niger A* سبب زيادة معنوية لتركيز الفسفور في النبات في التربة المحروقة (M1) إذ بلغ متوسط المعاملة T1 1.294 غم. كغم⁻¹ بالمقارنة مع T3 والتي أعطت أقل تركيز الفسفور إذ بلغ متوسط 1,156 غم. كغم⁻¹ وبنسبة انخفاض 10,66%. وأن هذه الزيادة في امتصاص الفسفور حصلت نتيجة تلقيح النبات بالفطر الذي يتميز بقدرته على إذابة المركبات الفوسفاتية من خلال افراز الحوامض العضوية وغير عضوية كما اشار (Whitelaw, 2000).

واشارت نتائج التحليل الأحصائي إلى عدم وجود فروق معنوية بين التوليفات الناتجة من التداخل الثنائي والثلاثي لعوامل الدراسة، وأنّ الفسفور في الأوراق عامل مستقل أمّا العوامل المحيطة به فهي تحت تأثير المغاير من التداخل

جدول ٢٧/ تركيز الفسفور في الأوراق غم. كغم^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري ديبي سيمنز م ^١ | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^١ | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|-------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 2.20 | 2.00 | 2.41 | K1 | T1 |
| 2.51 | 2.16 | 2.85 | K2 | |
| 2.11 | 1.89 | 2.32 | K1 | T2 |
| 2.32 | 2.08 | 2.57 | K2 | |
| 2.00 | 1.75 | 2.25 | K1 | T3 |
| 2.27 | 2.05 | 2.50 | K2 | |
| 2.06 | 1.73 | 2.39 | K1 | T4 |
| 2.30 | 2.07 | 2.52 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | 1.28 | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 2.355 | 2.083 | 2.628 | T1 | |
| 2.215 | 1.985 | 2.444 | T2 | |
| 2.136 | 1.900 | 2.371 | T3 | |
| 2.178 | 1.901 | 2.456 | T4 | |
| 0.64 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 2.092 | 1.844 | 2.340 | K1 | |
| 2.350 | 2.090 | 2.610 | K2 | |
| 0.45 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 1.967 | 2.475 | S متوسطات | |
| | 0.45 | | LSD_S | |

جدول ٢٨ / تركيز الفسفور في الأوراق غم .كغم^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في

تربة المحروقة M₁

| T * K | ملوحة مياه الري دي سي سيمنز م ^١ | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^١ | معاملات التربة (T) |
|--------------|---|-------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 1.15 | 1.09 | 1.20 | K1 | T1 |
| 1.44 | 1.24 | 1.65 | K2 | |
| 1.18 | 1.01 | 1.35 | K1 | T2 |
| 1.38 | 1.15 | 1.62 | K2 | |
| 1.06 | 0.92 | 1.21 | K1 | T3 |
| 1.25 | 0.98 | 1.53 | K2 | |
| 1.13 | 0.96 | 1.30 | K1 | T4 |
| 1.29 | 1.07 | 1.50 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 1.294 | 1.165 | 1.423 | T1 | |
| 1.281 | 1.079 | 1.483 | T2 | |
| 1.156 | 0.946 | 1.367 | T3 | |
| 1.207 | 1.011 | 1.404 | T4 | |
| 0.62 | LSD_T | 0.88 | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 1.129 | 0.994 | 1.264 | K1 | |
| 1.340 | 1.106 | 1.574 | K2 | |
| 0.44 | LSD_K | 0.62 | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 1.050 | 1.419 | متوسطات S | |
| | 0.44 | | LSD_S | |

٤-١-١-٥-٤ الفسفور في الحبوب (غم .كغم^{-١})

بينت النتائج في (٢٩ و ٣٠) وجود فروق معنوية بين تركيز الفسفور في النبات باختلاف مستويات مياه الري في التربة غير محروقة (M٢)، إذ تفوقت معاملة S١ لتعطي متوسط تركيز الفسفور ٥,٠٨٠ غم .كغم^{-١} أمّا S٢ فقد بلغ متوسط تركيز الفسفور ٤,٦١٠ غم .كغم^{-١}، كما أنّ هنالك اختلاف في مستويات مياه الري في التربة المحروقة (M١) إذ تفوقت معاملة S١ لتعطي متوسط تركيز ٤,٣٧٠ غم .كغم^{-١} أمّا S٢ فقد بلغ متوسط تركيز الفسفور ٤,١٧٠ غم .كغم^{-١} وبنسبة انخفاض ٤,٥٧%.

أمّا تأثير السماد البوتاسي في التربة غير المحروقة (M٢) فقد تفوقت معاملة K٢ معنوي لتعطي نسبة الفسفور ٤,٨٦٠ غم .كغم^{-١} أمّا K١ فقد أعطت أقل قيمة إذ بلغ متوسط تركيز الفسفور ٤,٨٣٠ غم .كغم^{-١}، وأنّ تأثير السماد البوتاسي في التربة المحروقة (M١) فقد تفوقت معاملة K٢ معنوي لتعطي نسبة الفسفور ٤,٣٣٠ غم .كغم^{-١} أمّا K١ فقد أعطت أقل قيمة إذ بلغ متوسط تركيز الفسفور ٤,٢١٠ غم .كغم^{-١}

كما بينت النتائج أنّ إضافة *A. niger* سبب زيادة معنوية لتركيز الفسفور في النبات إذ بلغ متوسط المعاملة T١ ٥,٦٤٠ غم .كغم^{-١} بالمقارنة مع T٣ أعطت أقل تركيز للفسفور إذ بلغ متوسط الفسفور ٣,٧٦٠ غم .كغم^{-١} وبنسبة زيادة ٥٠%. أنّ إضافة *A. niger* سبب زيادة معنوية لتركيز الفسفور في النبات في التربة المحروقة (M١) إذ بلغ متوسط المعاملة T١ ٥,٣٦٠ غم .كغم^{-١} بالمقارنة مع T٣ التي أعطت أقل تركيز الفسفور إذ بلغ متوسط ٣,٠٨٠ غم .كغم^{-١} وبنسبة زيادة 49.4%.

واشارت نتائج التحليل الأحصائي إلى عدم وجود فروق معنوية بين التوليفات الناتجة من التداخل الثنائي والثلاثي لعوامل الدراسة، وأنّ الفسفور في عامل مستقل أمّا العوامل المحيطة به فهي تحت تأثير المغاير من التداخل الثلاثي باختلاف اضافات مستويات مياه الري أو التلقيح بفطر *A. niger* وإضافة السماد البوتاسي.

جدول ٢٩ / تركيز الفسفور في الحبوب غم. كغم^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في

تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري دي سي سيمنز م ^١ | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^١ | معاملات التربة (T) |
|--------------|---|-------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 5.66 | 5.48 | 5.84 | K1 | T1 |
| 5.61 | 5.36 | 5.87 | K2 | |
| 5.25 | 5.20 | 5.29 | K1 | T2 |
| 5.06 | 4.59 | 5.52 | K2 | |
| 3.57 | 3.59 | 3.55 | K1 | T3 |
| 3.95 | 3.22 | 4.68 | K2 | |
| 4.85 | 5.20 | 4.51 | K1 | T4 |
| 4.82 | 4.24 | 5.40 | K2 | |
| 1.33 | LSD_{T*K} | 1.89 | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 5.640 | 5.420 | 5.850 | T1 | |
| 5.150 | 4.900 | 5.410 | T2 | |
| 3.760 | 3.400 | 4.110 | T3 | |
| 4.840 | 4.720 | 4.950 | T4 | |
| 0.94 | LSD_T | 1.33 | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 4830 | 4870 | 4.800 | K1 | |
| 4860 | 4350 | 5.370 | K2 | |
| N.S | LSD_K | 0.94 | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 4610 | 5.080 | S متوسطات | |
| | | 0.67 | LSD_S | |

جدول ٣٠ / تركيز الفسفور في الحبوب غم. كغم^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة M₁

| T * K | ملوحة مياه الري ديبي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|---|-------------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 5.34 | 5.32 | 5.36 | K1 | T1 |
| 5.37 | 5.03 | 5.72 | K2 | |
| 4.24 | 3.97 | 4.51 | K1 | T2 |
| 4.78 | 4.59 | 4.96 | K2 | |
| 3.27 | 3.36 | 3.17 | K1 | T3 |
| 2.89 | 2.99 | 2.80 | K2 | |
| 3.98 | 3.87 | 4.10 | K1 | T4 |
| 4.29 | 4.20 | 4.38 | K2 | |
| 1.28 | LSD_{T*K} | 1.82 | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 5.360 | 5.170 | 5.540 | T1 | |
| 4.510 | 4.280 | 4.730 | T2 | |
| 3.080 | 3.170 | 2.990 | T3 | |
| 4.140 | 4.040 | 4.240 | T4 | |
| 0.91 | LSD_T | 1.28 | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 4.210 | 4.130 | 4.280 | K1 | |
| 4.330 | 4.200 | 4.460 | K2 | |
| 0.64 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 4.170 | 4.370 | S متوسطات S | |
| | 0.64 | | LSD_S | |

٤-١-١-٥-٥ البوتاسيوم في الأوراق (غم. كغم^{-١})

اوضحت النتائج في الجدولين (٣١ و٣٢) وجود فروقا معنوية بين تركيز البوتاسيوم في النبات باختلاف مستويات مياه الري في التربة غير محروقة (M١)، إذ تفوقت معاملة S١ لتعطي متوسط تركيز بوتاسيوم ١٩,٥٥٠ غم. كغم^{-١} أما S٢ فقد بلغ متوسط تركيز البوتاسيوم ١٥,٩٧٥ غم. كغم^{-١}، أما مستويات مياه الري في التربة المحروقة (M١) إذ تفوقت معاملة S١ لتعطي متوسط تركيز بوتاسيوم ١٥,٢٠٨ غم. كغم^{-١} أما S٢ فقد بلغ متوسط تركيز بوتاسيوم ١١,٢٤٢ غم. كغم^{-١} وبنسبة زيادة 62.2%، أما تأثير السماد البوتاسي في التربة غير المحروقة (M٢) فقد تفوقت معاملة K٢ معنوي لتعطي نسبة بوتاسيوم ١٨,٥٨٣ غم. كغم^{-١} أما K١ فقد أعطت أقل قيمة إذ بلغ متوسط تركيز بوتاسيوم 16.960 غم. كغم^{-١}، وكما اثرت إضافة مستويات السماد البوتاسي في التربة المحروقة (M١) فقد تفوقت معاملة K٢ معنوي لتعطي نسبة بوتاسيوم ١٤,٢٠٨ غم. كغم^{-١} أما K١ فقد أعطت أقل قيمة إذ بلغ متوسط تركيز بوتاسيوم ١٢,٢٤٢ غم. كغم^{-١} وبنسبة زيادة بلغت ١٦,٠٥% كما بينت النتائج أن إضافة *A. niger* بسبب زيادة معنوية لتركيز البوتاسيوم في النبات إذ بلغ متوسط المعاملة T١ ١٩٦,٥٠ غم. كغم^{-١} بالمقارنة مع T٣ أعطت أقل تركيز للبوتاسيوم إذ بلغ متوسط البوتاسيوم ١٦,٥٥٨ غم. كغم^{-١}، وكما بينت النتائج أن إضافة *A. niger* بسبب زيادة معنوية لتركيز البوتاسيوم في النبات للتربة المحروقة (M١) إذ بلغ متوسط المعاملة T١ ١٣,٩٥٠ غم. كغم^{-١} بالمقارنة مع T٣ أعطت أقل تركيز للبوتاسيوم إذ بلغ متوسط البوتاسيوم ١٢,٢٠٠ غم. كغم^{-١} وبنسبة زيادة ١٤,٣%.

واشارت نتائج التحليل الأحصائي إلى عدم وجود فروق معنوية بين التوليفات الناتجة من التداخل الثنائي والثلاثي لعوامل الدراسة، وأن النتروجين في الأوراق عامل مستقل أما العوامل المحيطة به فهي تحت تأثير المغاير من التداخل الثلاثي باختلاف اضافات مستويات مياه الري أو التلقيح بفطر *A. niger* وإضافة السماد البوتاسي.

جدول ٣١ / تركيز البوتاسيوم في الأوراق غم. كغم^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري دبيسي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|-------------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 18.500 | 17.067 | 19.933 | K1 | T1 |
| 20.800 | 19.300 | 22.300 | K2 | |
| 16.867 | 14.533 | 19.200 | K1 | T2 |
| 18.533 | 16.800 | 20.267 | K2 | |
| 16.033 | 13.700 | 18.367 | K1 | T3 |
| 17.083 | 15.867 | 18.300 | K2 | |
| 16.367 | 14.300 | 18.433 | K1 | T4 |
| 17.917 | 16.233 | 19.600 | K2 | |
| 5.33 | LSD_{T*K} | 7.54 | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 19.650 | 18.183 | 21.117 | T1 | |
| 17.700 | 15.667 | 19.733 | T2 | |
| 16.558 | 14.783 | 18.333 | T3 | |
| 17.142 | 15.267 | 19.017 | T4 | |
| 3.77 | LSD_T | 5.33 | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 16.942 | 14.900 | 18.983 | K1 | |
| 18.583 | 17.050 | 20.117 | K2 | |
| 2.67 | LSD_K | 3.77 | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 15.975 | 19.550 | S متوسطات S | |
| | 2.67 | | LSD_S | |

جدول ٣٢ / تركيز البوتاسيوم في الأوراق غم. كغم^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر

في تربة المحروقة M_1

| T * K | ملوحة مياه الري دي سي سيمنز م ^١ | | البوتاسيوم (K) | معاملات التربة (T) |
|--------------|---|-------------|----------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 12.800 | 10.500 | 15.100 | K1 | T1 |
| 15.100 | 12.200 | 18.00 | K2 | |
| 12.900 | 11.367 | 14.433 | K1 | T2 |
| 14.483 | 11.833 | 17.133 | K2 | |
| 11.183 | 10.067 | 12.300 | K1 | T3 |
| 13.217 | 11.400 | 15.033 | K2 | |
| 12.083 | 10.733 | 13.433 | K1 | T4 |
| 14.033 | 11.833 | 16.233 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 13.950 | 11.350 | 16.550 | T1 | |
| 13.692 | 11.600 | 15.783 | T2 | |
| 12.200 | 10.733 | 13.667 | T3 | |
| 13.058 | 11.283 | 14.833 | T4 | |
| 5.15 | LSD_T | 7.29 | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 12.242 | 10.667 | 13.817 | K1 | |
| 14.208 | 11.817 | 16.600 | K2 | |
| 3.64 | LSD_K | 5.15 | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 11.242 | 15.208 | S متوسطات | |
| | 3.64 | | LSD_S | |

٤-١-١-٥-٦ البوتاسيوم في الحبوب (غم .كغم^{-١})

أوضح الجدولين (٣٣ و٣٤) وجود فروقا معنوية بين تركيز البوتاسيوم في النبات باختلاف مستويات مياه الري في التربة غير محروقة (M٢)، إذ تفوقت معاملة S١ لتعطي متوسط تركيز بوتاسيوم ٢٧,١٢٠ غم .كغم^{-١} أمَّا S٢ فقد بلغ متوسط تركيز البوتاسيوم ٢٥,٦٩٠ غم .كغم^{-١}. أمَّا في التربة المحروقة (M١) تفوقت معاملة S١ لتعطي متوسط تركيز البوتاسيوم غم .كغم^{-١} ٢١,٩٧٠ أمَّا S٢ فقد بلغ متوسط تركيز البوتاسيوم ١٥,٧٦٠ غم .كغم^{-١} أمَّا تأثير السماد البوتاسي (M٢) فقد تفوقت معاملة K٢ معنوي لتعطي نسبة بوتاسيوم ٢٧,٨٢٠ غم .كغم^{-١} أمَّا K١ فقد أعطت أقل قيمة إذ بلغ متوسط تركيز بوتاسيوم ٢٥,٠٠ غم .كغم^{-١}، أمَّا تأثير السماد البوتاسي في التربة المحروقة (M١) فقد تفوقت معاملة K٢ معنوي لتعطي نسبة البوتاسيوم 19.960 غم .كغم^{-١} أمَّا K١ فقد أعطت أقل قيمة إذ بلغ متوسط تركيز البوتاسيوم ١٧,٧٧٠ غم .كغم^{-١} وبنسبة زيادة بلغت ١١,٩٨ % كما بينت النتائج أنَّ إضافة *A.niger* سبب زيادة معنوية لتركيز البوتاسيوم في النبات إذ بلغ متوسط المعاملة T١ ٢٧,٦٣٠ غم .كغم^{-١} بالمقارنة مع T٣ أعطت أقل تركيز للبوتاسيوم إذ بلغ متوسط البوتاسيوم ٢٥,٢٩٠ غم .كغم^{-١} وبنسبة زيادة ٩,٢٥ %. كما بينت النتائج أنَّ إضافة *A.niger* في التربة المحروقة (M١) سبب زيادة معنوية لتركيز البوتاسيوم في النبات إذ بلغ متوسط المعاملة T١ ٢٠,٥٣٠ غم .كغم^{-١} بالمقارنة مع T٣ أعطت أقل تركيز للبوتاسيوم إذ بلغ متوسط النتروجين ١٧,٤٩٠ غم .كغم^{-١} وبنسبة انخفاض ١٤,٨٠ % و اشارت نتائج التحليل الأحصائي إلى عدم وجود فروق معنوية بين التوليفات الناتجة من التداخل الثنائي والثلاثي لعوامل الدراسة، وأنَّ النتروجين في الأوراق عامل مستقل أمَّا العوامل المحيطة به فهي تحت تأثير المغاير من التداخل الثلاثي باختلاف اضافات مستويات مياه الري او التلقيح بفطر *A.niger* وإضافة السماد البوتاسي.

جدول ٣٣/ تركيز البوتاسيوم في الحبوب غم. كغم^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري دبيسي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|------------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 26.40 | 25.50 | 27.30 | K1 | T1 |
| 28.87 | 28.33 | 29.40 | K2 | |
| 25.32 | 24.53 | 26.10 | K1 | T2 |
| 28.10 | 27.63 | 28.57 | K2 | |
| 23.67 | 22.73 | 24.60 | K1 | T3 |
| 26.92 | 26.23 | 27.60 | K2 | |
| 24.60 | 23.67 | 25.53 | K1 | T4 |
| 27.40 | 26.90 | 27.90 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 27.630 | 26.920 | 28.350 | T1 | |
| 26.710 | 26.080 | 27.330 | T2 | |
| 25.290 | 24.480 | 26.100 | T3 | |
| 26.00 | 25.280 | 26.720 | T4 | |
| 10.03 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 25.00 | 24.110 | 25.880 | K1 | |
| 27.820 | 27.270 | 28.370 | K2 | |
| 7.09 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 25.690 | 27.120 | S متوسطات | |
| | 7.09 | | LSD_S | |

جدول ٣٤ / تركيز البوتاسيوم في الحبوب غم. كغم^{-١} بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة M₁

| T * K | ملوحة مياه الري دبيسي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|--------------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 19.63 | 18.07 | 21.20 | K1 | T1 |
| 21.43 | 17.63 | 25.23 | K2 | |
| 18.20 | 16.00 | 20.40 | K1 | T2 |
| 20.00 | 16.00 | 24.00 | K2 | |
| 16.17 | 13.50 | 18.83 | K1 | T3 |
| 18.82 | 14.80 | 22.83 | K2 | |
| 17.07 | 14.50 | 19.63 | K1 | T4 |
| 19.60 | 15.60 | 23.60 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 20.530 | 17.850 | 23.220 | T1 | |
| 19.100 | 16.000 | 22.200 | T2 | |
| 17.490 | 14.150 | 20.830 | T3 | |
| 18.330 | 15.050 | 21.620 | T4 | |
| 10.66 | LSD_T | 15.08 | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 17.770 | 15.520 | 20.020 | K1 | |
| 19.960 | 16.010 | 23.920 | K2 | |
| 7.54 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 15.760 | 21.970 | S متوسطات | |
| | 7.54 | | LSD_S | |

٤-١-١-٦-٦ تأثير إضافة ملوحة مياه الري والسماذ البوتاسي والفطر في الحاصل ومكوناته في تجربة الأخص.

٤-١-١-٦-١ عدد السنابل اصيص^١.

يبين الجدولين (٣٥ و٣٦) أنّ صفة عدد السنابل من مكونات الحاصل المهمة والتي تتحدد من خلال فترة حياة المحصول. تشير نتائج الجدولين إلى وجود فروق معنوية بتأثير كل من مستويات المياه المالحة والتسميد البوتاسي واستخدام الفطر المحفز للنمو إذ سجل الري بالمستوى الملحي الثاني S2 (٤ ديسي سيمينزم^١) للتربة غير المحروقة (M٢) أقل عدد سنابل بلغ 23.67 سنبله اصيص^١ في حين سجل الري بالمستوى الأول ماء النهر S1 (٢ ديسي سيمينزم^١) أعلى متوسط لعدد السنابل بلغ 30.17 سنبله اصيص^١ أمّا في التربة المحروقة (M١) فقد بلغ متوسط عدد السنابل في لمعاملة S1 وهي 17.29 سنبله اصيص^١ إذ اعطى أعلى متوسط مقارنة بالمعاملة S٢ فقد بلغ متوسط 10.08 سنبله اصيص^١، وأنّ قلة عدد السنابل في المستوى الثاني S٢ يعزى بسبب عدم اكتمال نمو وتطور بعض الفروع وبالتالي الفشل في تكوين السنابل، بسبب تأثير ملوحة مياه الري السلبية التي تعمل على تقليل جاهزية العناصر الغذائية والتنافس على نواتج البناء الضوئي بين الساق الرئيسي وبقية الأفرع الموجودة في النبات نفسة مما يؤدي إلى اختزال عدد الأفرع الحاملة للسنابل (الحلاق، ٢٠٠٣). أنّ الشد الملحي الذي يسببه الري بالمياه المالحة في مراحل النمو قبل التزهير وخاصة مرحلة التفرعات ومرحلة الأستطالة يؤدي إلى تقليل لأعد السنابل بنسبة ٥٠% (Jamal وآخرون، ١٩٩٦)، إذ يسبب عجز في كمية مياه الري الممتصة. أنّ استخدام السماذ البوتاسي في المستوى الثاني K٢ حقق أعلى متوسط 28.96 سنبله اصيص^١ في حين انخفض عدد السنابل في المستوى الأول K١ إذ بلغ متوسط عدد السنابل 24.88 سنبله اصيص^١، أمّا في التربة المحروقة (M١) أنّ إضافة السماذ البوتاسي قد اثار معنوي في صفة عدد السنابل إذ أعطت المعاملة K٢ أعلى متوسط إذ بلغ 15.21 سنبله اصيص^١، أمّا متوسط المعاملة K١ فقد أعطت أقل متوسط إذ بلغ 12.17 سنبله اصيص^١، ويعزى سبب تفوق المعاملة K٢ إلى دور البوتاسيوم في تطور عدد التفرعات الحاملة للسنابل

جدول ٣٥ / عدد السنابل (سنبلة اصيص^١) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري دبيسي سيمنز م ^١ | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^١ | معاملات التربة (T) |
|--------------|---|------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 27.00 | 23.33 | 30.67 | K1 | T1 |
| 31.33 | 27.33 | 35.33 | K2 | |
| 25.50 | 22.33 | 28.67 | K1 | T2 |
| 30.00 | 26.33 | 33.67 | K2 | |
| 22.50 | 20.00 | 25.00 | K1 | T3 |
| 26.50 | 23.00 | 30.00 | K2 | |
| 24.50 | 21.00 | 28.00 | K1 | T4 |
| 28.00 | 26.00 | 30.00 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 29.17 | 25.33 | 33.00 | T1 | |
| 27.75 | 24.33 | 31.17 | T2 | |
| 24.50 | 21.50 | 27.50 | T3 | |
| 26.25 | 23.50 | 29.00 | T4 | |
| 1.76 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 24.88 | 21.67 | 28.08 | K1 | |
| 28.96 | 25.67 | 32.25 | K2 | |
| 1.24 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 23.67 | 30.17 | متوسطات S | |
| | 1.24 | | LSD_S | |

جدول ٣٦ / عدد السنابل (سنبله اصيص^١) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة M_1

| T * K | ملوحة مياه الري ديبي سيمنز م ^١ | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^١ | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 13.50 | 9.67 | 17.33 | K1 | T1 |
| 17.17 | 13.67 | 20.67 | K2 | |
| 13.17 | 9.67 | 16.67 | K1 | T2 |
| 15.67 | 11.67 | 19.67 | K2 | |
| 10.00 | 7.00 | 13.00 | K1 | T3 |
| 13.33 | 9.00 | 17.67 | K2 | |
| 12.00 | 9.00 | 15.00 | K1 | T4 |
| 14.67 | 11.00 | 18.33 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 15.33 | 11.67 | 19.00 | T1 | |
| 14.42 | 10.67 | 18.17 | T2 | |
| 11.67 | 8.00 | 15.33 | T3 | |
| 13.33 | 10.00 | 16.67 | T4 | |
| 1.35 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 12.17 | 8.83 | 15.50 | K1 | |
| 15.21 | 11.33 | 19.08 | K2 | |
| 0.96 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 10.08 | 17.29 | S متوسطات S | |
| | 0.96 | | LSD_S | |

(Jarret و Baird، ٢٠٠١). إذ توجد علاقة ارتباط موجبة بين البوتاسيوم وعملية البناء الضوئي (حمودي ٢٠٠٨) التي تعمل على زيادة عدد السنابل في النبات.

أما إضافة الفطر *A.niger* في التربة غير المحروقة (M٢) قد اثر معنوي في صفة عدد السنابل إذ تفوقت المعاملة T١ المتمثلة بإضافة الفطر لتعطي اعلى متوسط لعدد السنابل وبلغ 29.17 سنبله اصيص^١، بينما انخفض متوسط عدد السنابل في المعاملة T٣ عدم إضافة فطر وبلغ 24.50 سنبله اصيص^١، أما في التربة المحروقة (M١) فقد اثرت معنوي في صفة عدد السنابل إذ تفوقت المعاملة T١ المتمثلة بإضافة الفطر لتعطي اعلى متوسط لعدد السنابل وبلغ 15.33 سنبله اصيص^١، بينما انخفض متوسط عدد السنابل في المعاملة T٣ لعدم إضافة الفطر إذ بلغ 11.67.

٤-١-١-٦-٢ طول السنبله (سم)

يتضح من الجدولين (٣٧ و ٣٨) أنّ تأثير الري بمستويات من المياه المالحة والتسميد البوتاسي واستخدام الفطر المحفز للنمو في طول السنبله لنبات الحنطة لتربة غير محروقة (M٢) أنّ ملححة مياه الري في المستوى الثاني S٢ سببت انخفاض متوسط طول السنبله عن معاملة مياه النهر S١ إذ بلغت نسبة متوسط طول السنبله في المعاملة S٢ ١١,٧٤ سم. إذ ازداد طول السنبله في المعاملة S١ إذ بلغ متوسط طول السنبله ١٢,٥٩ سم، أما تأثير عوامل التجربة في طول السنبله لنبات الحنطة لتربة المحروقة (M١) أنّ ملححة مياه الري في المستوى ثاني سببت انخفاض في متوسط السنبله عن معاملة مياه النهر إذ بلغت نسبة متوسط طول السنبله في المعاملة S٢ ٩,٦٣ سم. إذ ازداد طول السنبله في المعاملة S١ إذ بلغ متوسط طول السنبله ١٠,٥٧ سم ويعزى ذلك إلى التأثير السلبي للأملح في جاهزية العناصر وتأثيرها في جاهزية العناصر الغذائية والماء في التربة مما اثر على نمو وإنتاج النبات تتفق هذه النتائج مع (Naseer، ٢٠٠١؛ Akram اخرون ٢٠٠٢).

أنّ ازدياد طول السنبله في التربة غير المحروقة (M٢) عند مستوى التسميد الثاني K٢ إذ بلغ متوسط طول السنبله ١٢,٤٧ سم، وبلغ متوسط طول السنبله عند مستوى التسميد K١ ١١,٨٧ سم. أما في التربة المحروقة (M١) قد بلغ طول السنبله عند مستوى التسميد الثاني K٢ متوسط طول السنبله ١٠,٣٥ سم، وبلغ متوسط طول السنبله عند مستوى التسميد K١ ٩,٨٦ سم. ويعزى سبب طول السنبله إلى دور البوتاسيوم في تحسين امتصاص العناصر الغذائية وتتفق هذه النتائج مع مذكورة (Aown ٢٠١٢) اخرون.

جدول ٣٧ / طول السنبله (سم). بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة M_2

| T * K | ملوحة مياه الري ديبي سيمنز م ^١ | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^١ | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|------------------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 11.88 | 11.90 | 11.87 | K1 | T1 |
| 12.85 | 12.40 | 13.30 | K2 | |
| 12.17 | 11.67 | 12.67 | K1 | T2 |
| 12.85 | 12.17 | 13.53 | K2 | |
| 11.50 | 11.40 | 11.60 | K1 | T3 |
| 11.72 | 11.23 | 12.20 | K2 | |
| 11.92 | 11.30 | 12.53 | K1 | T4 |
| 12.45 | 11.87 | 13.03 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 12.37 | 12.15 | 12.58 | T1 | |
| 12.51 | 11.92 | 13.10 | T2 | |
| 11.61 | 11.32 | 11.90 | T3 | |
| 12.18 | 11.58 | 12.78 | T4 | |
| 0.48 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 11.87 | 11.57 | 12.17 | K1 | |
| 12.47 | 11.92 | 13.02 | K2 | |
| 0.34 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 11.74 | 12.59 | متوسطات S | |
| | 0.34 | LSD_S | | |

جدول ٣٨ / طول السنبلية (سم) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة المحروقة

M₁

| T * K | ملوحة مياه الري دبيسي سيمنز م ^١ | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^١ | معاملات التربة (T) |
|-------------|---|------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 9.90 | 9.33 | 10.47 | K1 | T1 |
| 10.72 | 10.27 | 11.17 | K2 | |
| 9.93 | 9.07 | 10.80 | K1 | T2 |
| 10.78 | 10.50 | 11.07 | K2 | |
| 9.40 | 9.33 | 9.47 | K1 | T3 |
| 9.48 | 8.83 | 10.12 | K2 | |
| 10.22 | 9.63 | 10.80 | K1 | T4 |
| 10.40 | 10.10 | 10.70 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 10.31 | 9.80 | 10.82 | T1 | |
| 10.36 | 9.78 | 10.93 | T2 | |
| 9.44 | 9.08 | 9.80 | T3 | |
| 10.31 | 9.87 | 10.75 | T4 | |
| 0.43 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 9.86 | 9.34 | 10.38 | K1 | |
| 10.35 | 9.93 | 10.76 | K2 | |
| 0.30 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 9.63 | 10.57 | S متوسطات | |
| | 0.30 | | LSD_S | |

اتضح من الجدولين أنّ إضافة الفطر في التربة غير المحروقة (M2) للمعاملة T2 أعطى أعلى متوسط وبلغ 12,37 سم، في حين بلغ أقل متوسط في المعاملة T3 المتمثلة بعدم إضافة الفطر 11,61 سم. أمّا في التربة المحروقة (M1) فقد أعطت المعاملة T2 أعلى متوسط وبلغ 10.36 سم، في حين بلغ أقل متوسط في المعاملة T3 المتمثلة بعدم إضافة الفطر 9,44 سم، ويعزى السبب إلى دور الفطريات في تحفيز النمو من خلال الجذور وتجهيز العناصر الغذائية كما وجد (Harman, 2000).

٤-١-١-٦-٣ ارتفاع النبات (سم)

أظهرت النتائج في الجدولين (٤٠٣٩ و ٤٠) أنّ الري بالمياه المالحة أدى إلى حصول انخفاض معنوي في معدل ارتفاع النبات في التربة غير المحروقة (M2) للمعاملة S2 إذ بلغ متوسط ارتفاع النبات 73,50 سم، بينما حقق أعلى معدل لارتفاع النبات للمعاملة S1 عند الري بالمياه العذبة إذ بلغ 78,70 سم، أنّ الري بالمياه المالحة في التربة المحروقة (M1) أدى إلى حصول انخفاض معنوي في معدل ارتفاع النبات إذ بلغ 63,70 سم للمعاملة S2، بينما حقق أعلى معدل لارتفاع النبات للمعاملة S1 عند الري بالمياه العذبة إذ بلغ 69,20 سم، يعزى ذلك الانخفاض عند الري بالمياه المالحة إلى قلّة امتصاص الماء والعناصر الغذائية التي تسهم في نمو واستطالة النبات، إذ أنّ الملوحة سببت اختزاً معنوي في ارتفاع النبات لزيادة الجهد الأزموزي وعدم التوازن الغذائي الذي تسببه الملوحة (الحمادي، 2000؛ شكري، 2002). كما اتفقت هذه النتائج مع Kobrae و Shamsi (2013) أنّ الأجهاد الملحي قد أدى إلى خفض ارتفاع النبات.

وقد أثرت إضافة البوتاسيوم في التربة غير المحروقة (M2) إذ بلغ أعلى ارتفاع لنبات الحنطة للمستوى الثاني K2 للبوتاسيوم لارتفاع النبات مقدارة 77,60 سم بينما حقق المستوى الأول K1 أقل ارتفاع للنبات والذي بلغ 74,50 سم، أنّ هنالك تأثيراً معنوي لإضافة البوتاسيوم في التربة المحروقة (M1) إذ بلغ أعلى ارتفاع للمستوى الثاني K2 للبوتاسيوم لارتفاع النبات مقدارة 67,70 سم بينما حقق المستوى الأول K1 أقل ارتفاع للنبات والذي بلغ 65,30 سم، وترجع الزيادة في ارتفاع النبات إلى دور البوتاسيوم الإيجابي إذ يعمل على تراكم الكربوهيدرات في الساق والذي يؤدي إلى استطالة الساق ويسهم إيجابياً في ارتفاع النبات وهذا يتفق مع الخزرجي (2011). اتضح من الجدولين وجود تأثير معنوي لإضافة الفطر *A.niger* في ارتفاع النبات في التربة غير المحروقة فقد تفوقت المعاملة T1 والتي أعطت 77,40 سم مقارنة بمعاملة عدم إضافة الفطر T3 التي أعطت أقل متوسط لارتفاع النبات إذ بلغ 74,50 سم، بينما بلغ ارتفاع النبات في التربة المحروقة (M1) لمعاملة إضافة الفطر T1 أعلى متوسط ارتفاع النبات أعطت 67,80 سم فقد مقارنة بمعاملة عدم إضافة الفطر T3 التي أعطت أقل متوسط لارتفاع النبات بلغ 65,30 سم وبنسبة زيادة 3.8%.

جدول:39 /ارتفاع النبات (سم) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري دبيسي سيمنز م ¹ | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ¹ | معاملات التربة (T) |
|--------------|---|------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 75.90 | 73.20 | 78.70 | K1 | T1 |
| 78.90 | 76.10 | 81.60 | K2 | |
| 74.90 | 72.60 | 77.10 | K1 | T2 |
| 78.60 | 75.40 | 81.90 | K2 | |
| 73.00 | 70.80 | 75.30 | K1 | T3 |
| 75.90 | 73.50 | 78.40 | K2 | |
| 74.30 | 71.80 | 76.80 | K1 | T4 |
| 77.00 | 74.40 | 79.50 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 77.40 | 74.60 | 80.20 | T1 | |
| 76.70 | 74.00 | 79.50 | T2 | |
| 74.50 | 72.20 | 76.80 | T3 | |
| 75.60 | 73.10 | 78.20 | T4 | |
| 1.88 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 74.50 | 72.10 | 77.00 | K1 | |
| 77.60 | 74.80 | 80.40 | K2 | |
| 1.33 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 73.50 | 78.70 | S متوسطات | |
| | 1.33 | | LSD_S | |

جدول ٤٠ / ارتفاع النبات (سم) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي والفطر في تربة المحروقة

M₁

| T * K | ملوحة مياه الري دبيسي سيمنزم ^١ | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^١ | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 66.60 | 63.80 | 69.50 | K1 | T1 |
| 68.90 | 66.80 | 71.10 | K2 | |
| 65.50 | 62.70 | 68.20 | K1 | T2 |
| 68.20 | 65.70 | 70.70 | K2 | |
| 64.20 | 60.90 | 67.50 | K1 | T3 |
| 66.40 | 63.90 | 68.80 | K2 | |
| 64.80 | 61.60 | 67.90 | K1 | T4 |
| 67.20 | 64.70 | 69.80 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 67.80 | 65.30 | 70.30 | T1 | |
| 66.80 | 64.20 | 69.50 | T2 | |
| 65.30 | 62.40 | 68.10 | T3 | |
| 66.00 | 63.10 | 68.90 | T4 | |
| 1.73 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 65.30 | 62.20 | 68.30 | K1 | |
| 67.70 | 65.30 | 70.10 | K2 | |
| 1.22 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 63.70 | 69.20 | متوسطات S | |
| | 1.22 | | LSD_S | |

يتضح من الجدولين عدم وجود اختلافات معنوية بين التوليفات للتداخلات الثنائية والثلاثية بين نوعيات مياه الري المالحة والتسميد البوتاسي واستخدام الفطر المحفز للنمو في قيم ارتفاع نبات الحنطة. وهذا يدل على أنّ ملوحة مياه الري مستقلة في تأثيرها على المعاملات الأخرى، إذ أنّ زيادة ارتفاع النبات حصل بزيادة مستويات السماد البوتاسي وكذلك عند التلقيح بفطر *A.niger* بشكل مستقل عن المعاملات الأخرى.

٤-١-١-٦-٤-٤ الحاصل البايولوجي (غم. اصيص^{-١})

تشير النتائج في الجدولين (٤١ و٤٢) اثرت إضافة مستويات البوتاسيوم ومستويات مياه الري واستخدام الفطر المحفز للنمو في الحاصل البايولوجي تأثيراً معنوي. إذ اثرت إضافة مستويات مياه الري في متوسط الحاصل البايولوجي للتربة غير المحروقة (M٢) وبلغ أقل متوسط للمعاملة S٢ للمستوى الثاني ٦٦,٠٠ غم. اصيص^{-١} و أعلى متوسط بلغ للمعاملة S١ للمستوى الأول ٨٥,٦٠ غم. اصيص^{-١}، كما ادت مياه الري المالحة إلى خفض نسبة الحاصل البايولوجي في التربة المحروقة (M١) إذ بلغ أقل متوسط في المستوى الثاني من ملوحة مياه الري S٢ وهو ٢٦,٠٠ غم. اصيص^{-١}، و أعلى متوسط للمياه العذبة للمستوى الأول S١ بلغ 45.80 غم. اصيص^{-١}، أنّ الملوحة اثرت سلباً في جميع صفات النبات التي تنعكس على الحاصل البايولوجي. وتتفق هذه النتائج مع (الدوري ٢٠٠٥).

أنّ إضافة السماد البوتاسي للتربة غير المحروقة قد اثر معنوي في نسبة الحاصل البايولوجي إذ بلغ أعلى متوسط لإضافة البوتاسيوم للمستوى الثاني K٢ ٨١,١٠ غم. اصيص^{-١} وأقل متوسط للحاصل البايولوجي للمستوى الأول K١ لإضافة البوتاسيوم ٧٠,٦٠ غم. اصيص^{-١}. أمّا إضافة السماد البوتاسي في التربة المحروقة (M١) عند المستوى الثاني K٢ فقد اعطى أعلى متوسط وبلغ ٤٠,٥٠ غم. اصيص^{-١}، أمّا أقل متوسط عند المستوى الأول K١ إذ بلغ ٣١,٣٠ غم. اصيص^{-١}. ويعزى ذلك لدور البوتاسيوم في زيادة عملية التمثيل الضوئي التي تؤدي إلى زيادة عملية صنع الغذاء مع زيادة العديد من فعاليات الأنزيمات. أنّ الحاصل البايولوجي ازداد بزيادة كل مؤشرات النبات المذكورة سابقاً أنّ عنصر البوتاسيوم ساعد في زيادة النمو الخضري من خلال انقسام الخلايا وتوسعها واستطالتها وزيادة التمثيل الضوئي وانتقال نواتجة إلى بقية اجزاء النبات ومن ثم زيادة أوزانها، مما انعكس ايجابياً في زيادة الوزن الجاف وهذا ما وجدته (المرجاني، ٢٠٠٥).

جدول ٤١ /الحاصل البايولوجي (غم .اصيص^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة والتسميد البوتاسي والفطر في تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري دييسي سيمنز م ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|------------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 74.00 | 64.40 | 83.60 | K1 | T1 |
| 83.90 | 74.20 | 93.70 | K2 | |
| 72.40 | 62.80 | 81.90 | K1 | T2 |
| 81.90 | 71.90 | 91.80 | K2 | |
| 66.20 | 56.10 | 76.40 | K1 | T3 |
| 77.50 | 68.20 | 86.90 | K2 | |
| 69.80 | 60.10 | 79.40 | K1 | T4 |
| 80.90 | 70.60 | 91.10 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 79.00 | 69.30 | 88.70 | T1 | |
| 77.10 | 67.30 | 86.90 | T2 | |
| 71.90 | 62.20 | 81.60 | T3 | |
| 75.30 | 65.40 | 85.30 | T4 | |
| 1.47 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 70.60 | 60.90 | 80.30 | K1 | |
| 81.10 | 71.20 | 90.90 | K2 | |
| 1.04 | LSD_K | N.S | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 66.00 | 85.60 | متوسطات S | |
| | 1.04 | | LSD_S | |

جدول ٤٢ /الحاصل البايولوجي (غم. اصيص^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة والتسميد البوتاسي والفطر في تربة المحروقة M₁

| T * K | ملوحة مياه الري دبيسي سيمنزم ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|---|-------------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 34.10 | 24.10 | 44.20 | K1 | T1 |
| 43.80 | 33.20 | 54.30 | K2 | |
| 32.10 | 22.30 | 41.90 | K1 | T2 |
| 41.60 | 30.90 | 52.40 | K2 | |
| 28.50 | 21.00 | 36.10 | K1 | T3 |
| 37.10 | 26.60 | 47.60 | K2 | |
| 30.60 | 21.80 | 39.40 | K1 | T4 |
| 39.60 | 28.50 | 50.80 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 38.90 | 28.70 | 49.20 | T1 | |
| 36.90 | 26.60 | 47.10 | T2 | |
| 32.80 | 23.80 | 41.80 | T3 | |
| 35.10 | 25.10 | 45.10 | T4 | |
| 1.37 | LSD_T | N.S | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 31.30 | 22.30 | 40.40 | K1 | |
| 40.50 | 29.80 | 51.30 | K2 | |
| 0.97 | LSD_K | 1.37 | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 26.00 | 45.80 | S متوسطات | |
| | 0.97 | | LSD_S | |

أما تأثير معاملة إضافة الفطر T1 فقد أعطت أعلى متوسط إذ بلغ ٧٩,٠٠ غم. اصيص¹- للتربة غير المحروقة (M2) في حين أعطت معاملة عدم إضافة الفطر و لنفس التربة أقل متوسط إذ بلغ ٧١,٩٠ غم. اصيص¹- مقارنة بالتربة المحروقة (M1) إذ أعطت معاملة إضافة الفطر T1 أعلى متوسط وبلغ ٣٨,٩٠ غم. اصيص¹-، أما معاملة عدم إضافة فطر T3 فقد أعطت أقل متوسط وبلغ ٣٢,٨٠ غم. اصيص¹.

٤-١-١-٦-٥ حاصل الحبوب (غم. اصيص¹-)

اظهرت النتائج المبينة في (٤٣ و ٤٤) أنّ لنوعية مياه الري المالحة تأثيراً معنوي في حاصل الحبوب في سنبله نبات الحنطة، إذ حقق السقي بمياه النهر S1 للتربة غير المحروقة (M2) أعلى حاصل حبوب للنبات بلغ مقداره ٧٤٧,٣٠ غم. اصيص¹- في حين انخفض معدل حاصل الحبوب وبشكل معنوي باستخدام مياه الري المالحة S2 إذ كانَّ حاصل الحبوب ٦٠١,٤٠ غم. اصيص¹- . وكما حقق السقي بمياه النهر S1 للتربة المحروقة (M1) أعلى حاصل حبوب للنبات بلغ مقداره 348.30 غم. اصيص¹- في حين انخفض معدل عدد الحبوب وبشكل معنوي باستخدام مياه الري المالحة S2 إذ كانَّ حاصل الحبوب 253.7٠ غم. اصيص¹- اظهرت نتائج التحليل الأحصائي وجود تأثير معنوي لإضافة السماد البوتاسي للتربة غير المحروقة (M2) في صفة حاصل الحبوب إذ تفوقت المعاملة K2 إذ بلغ متوسط حاصل الحبوب ٧٠٤,٦٠ غم. اصيص¹- بينما بلغ أقل متوسط للمعاملة K1 إذ أعطت 644.20 غم. اصيص¹-، وكما اثرت إضافة السماد البوتاسي في صفة عدد الحبوب للتربة المحروقة (M1) إذ تفوقت المعاملة K2 للمستوى الثاني إذ بلغ متوسط حاصل الحبوب 312.50 غم. اصيص¹- بينما بلغ أقل متوسط للمعاملة K1 للمستوى الأول إذ أعطت 289.50 غم. اصيص¹- وبنسبة زيادة 7.9%، من جانب آخر تفوقت معاملة إضافة الفطر T1 بشكل معنوي في متوسط حاصل الحبوب إذ أعطت ٧٠٥,٦٠ غم. اصيص مقارنة مع معاملة عدم إضافة الفطر T3 والتي أعطت أقل متوسط لحاصل الحبوب إذ بلغ ٦٤٧,٦٠ غم. اصيص¹- . وفي التربة المحروقة (M1) تفوقت معاملة إضافة الفطر T1 بشكل معنوي في متوسط حاصل الحبوب إذ أعطت 319.10 غم. اصيص مقارنة مع معاملة عدم إضافة الفطر T4 والتي أعطت أقل متوسط لعدد الحبوب إذ بلغ 280.80 غم. اصيص¹-.

بينت نتائج التحليل الأحصائي وجود فروق معنوية للتوليفات للتداخل الثنائي بين ملوحة المياه واسماد البوتاسي وعدم وجود اختلافات معنوية بين التوليفات المختلفة للتداخلات الثلاثية وهذا يدل أنّ ملوحة مياه الري مستقلة في تأثيرها مع معاملات إضافة السماد البوتاسي وإضافة الفطر المحفز للنمو في حاصل الحبوب لحاصل نبات الحنطة.

جدول ٤٣ / حاصل الحبوب (غم. ابيض^{-١}) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة غير المحروقة M₂

| T * K | ملوحة مياه الري دبيسي سيمنزم ^{-١} | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^{-١} | معاملات التربة (T) |
|--------------|---|--------------|--|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 668.40 | 594.60 | 742.20 | K1 | T1 |
| 742.90 | 691.10 | 794.70 | K2 | |
| 643.00 | 556.00 | 730.00 | K1 | T2 |
| 712.00 | 651.50 | 772.50 | K2 | |
| 625.20 | 532.00 | 718.30 | K1 | T3 |
| 670.00 | 580.70 | 759.30 | K2 | |
| 640.30 | 569.50 | 711.10 | K1 | T4 |
| 693.30 | 636.10 | 750.60 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 705.60 | 642.80 | 768.50 | T1 | |
| 677.50 | 603.70 | 751.20 | T2 | |
| 647.60 | 556.40 | 738.80 | T3 | |
| 666.80 | 602.80 | 730.80 | T4 | |
| 19.44 | LSD_T | 27.50 | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 644.20 | 563.00 | 725.40 | K1 | |
| 704.60 | 639.80 | 769.30 | K2 | |
| 13.75 | LSD_K | 19.44 | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 601.40 | 747.30 | S متوسطات | |
| | 13.75 | | LSD_S | |

جدول ٤٤ / حاصل الحبوب (غم. ابيض^١) بتأثير الري بالمياه المالحة و التسميد البوتاسي و الفطر في تربة

المحروقة M₁

| T * K | ملوحة مياه الري دي سي سيمنزم ^١ | | البوتاسيوم (K) كغم هـ ^١ | معاملات التربة (T) |
|--------------|--|--------------|---------------------------------------|-----------------------|
| | S2 | S1 | | |
| 297.90 | 241.30 | 354.50 | K1 | T1 |
| 340.20 | 293.40 | 387.10 | K2 | |
| 290.60 | 237.90 | 343.30 | K1 | T2 |
| 324.20 | 276.10 | 372.20 | K2 | |
| 290.40 | 217.10 | 363.80 | K1 | T3 |
| 302.80 | 257.40 | 348.30 | K2 | |
| 278.90 | 229.00 | 328.90 | K1 | T4 |
| 282.70 | 277.40 | 288.00 | K2 | |
| N.S | LSD_{T*K} | N.S | LSD_{T*K*S} | |
| T * S | | | | |
| متوسطات T | S2 | S1 | T | |
| 319.10 | 267.30 | 370.80 | T1 | |
| 307.40 | 257.00 | 357.80 | T2 | |
| 296.60 | 237.30 | 356.00 | T3 | |
| 280.80 | 253.20 | 308.50 | T4 | |
| 21.74 | LSD_T | 30.75 | LSD_{T*S} | |
| K * S | | | | |
| متوسطات k | S2 | S1 | K | |
| 289.50 | 231.30 | 347.60 | K1 | |
| 312.50 | 276.10 | 348.90 | K2 | |
| 15.37 | LSD_K | 21.74 | LSD_{K*S} | |
| S | | | | |
| | S2 | S1 | S | |
| | 253.70 | 348.30 | S متوسطات | |
| | 15.37 | | LSD_S | |

جدول ٥ / النسبة المئوية لمتوسطات تردد عذلة الفطر *A. niger* والفطريات المرافقة والمعزولة من تربة الأخص المضاف إليها الفطر (المحروقة وغير المحروقة)

| 29-5-2022 | | | | | 9-4-2022 | | | | | 16-3-2022 | | | | | 2-3-2022 | | | | | 22-1-2022 | | | | | المعاملة |
|------------------------|---------------------|------------------------|---------------------|------------------|------------------------|---------------------|------------------------|---------------------|------------------|------------------------|---------------------|------------------------|---------------------|------------------|------------------------|---------------------|------------------------|---------------------|------------------|------------------------|---------------------|------------------------|---------------------|------------------|----------|
| <i>Penicillium spp</i> | <i>A.paracitics</i> | <i>Rhizoctonia spp</i> | <i>Rhizopus spp</i> | <i>A . niger</i> | <i>Penicillium spp</i> | <i>A.paracitics</i> | <i>Rhizoctonia spp</i> | <i>Rhizopus spp</i> | <i>A . niger</i> | <i>Penicillium spp</i> | <i>A.paracitics</i> | <i>Rhizoctonia spp</i> | <i>Rhizopus spp</i> | <i>A . niger</i> | <i>Penicillium spp</i> | <i>A.paracitics</i> | <i>Rhizoctonia Spp</i> | <i>Rhizopus spp</i> | <i>A . niger</i> | <i>Penicillium spp</i> | <i>A.paracitics</i> | <i>Rhizoctonia Spp</i> | <i>Rhizopus spp</i> | <i>A . niger</i> | |
| - | - | - | 9 | 10 | - | - | - | 7 | 23 | - | - | - | 8 | 6 | - | - | - | 2 | 32 | - | - | 1 | ٦٦ | ٥٥ | T1K1S1M1 |
| - | - | - | - | 11 | - | - | - | 4 | 4 | - | - | - | - | - | - | - | - | 2 | 3 | 2 | - | - | - | - | T2K1S1M2 |
| - | 1 | - | 5 | 6 | - | - | - | 6 | 7 | - | - | - | 3 | 2 | - | - | - | - | 23 | - | - | - | 3 | 17 | T2K2S1M2 |
| - | - | - | - | 13 | - | - | - | 4 | 19 | - | - | - | 6 | 3 | - | - | - | 3 | 2 | - | 1 | 1 | 1 | 2 | T1K2S2M1 |
| - | - | - | 5 | 5 | - | - | - | - | - | - | - | - | 5 | 6 | - | - | - | - | 18 | - | - | - | - | 2 | T2K1S2M2 |
| - | - | - | - | 3 | - | - | - | - | 2 | - | - | - | 8 | 2 | - | - | - | 5 | - | - | - | - | - | 7 | T1K1S2M1 |
| - | 1 | - | 2 | 2 | - | - | - | - | - | - | - | - | 8 | - | - | - | - | 2 | 3 | - | 1 | 1 | 2 | 4 | T2K2S2M2 |
| - | - | - | - | 13 | - | - | - | - | 4 | - | - | - | 5 | 4 | - | - | - | 2 | 6 | - | - | - | 2 | 15 | T1K2S1M1 |
| - | - | - | - | - | - | - | - | 6 | 14 | - | - | - | 3 | 4 | - | - | - | 4 | 4 | - | - | - | 6 | 7 | T2K2S1M1 |
| - | - | - | - | 20 | - | - | - | 1 | 14 | - | - | - | 6 | 6 | - | - | - | 6 | 6 | - | - | - | 4 | 5 | T1K1S1M2 |
| - | - | - | 3 | 6 | - | - | - | 6 | 0 | - | - | - | 4 | 6 | - | - | - | 3 | 2 | - | - | - | 5 | - | T2K2S2M1 |
| - | 5 | - | 4 | 3 | - | - | - | - | - | - | - | - | 8 | 2 | - | - | - | 6 | 5 | - | - | - | 5 | - | T1K2S2M2 |
| - | - | - | 10 | - | - | - | - | - | 7 | - | - | - | 3 | 8 | - | - | - | - | - | - | - | 6 | 5 | 15 | T1K1S2M2 |
| - | - | - | 10 | - | - | - | - | 0 | 3 | - | 2 | - | 4 | 6 | - | - | - | - | - | - | - | 1 | 1 | 2 | T1K2S1M2 |
| - | - | - | 5 | 2 | - | - | - | 6 | - | - | - | - | 2 | 5 | - | - | - | - | - | - | - | - | 1 | - | T2K1S2M1 |
| - | - | - | - | - | - | - | - | - | - | - | - | - | 13 | 2 | - | - | - | - | - | - | 5 | - | 5 | 7 | T2K1S1M1 |
| | 1.7 | | 7.8 | | | | | 5 | 10.7 | | 2 | | 5.5 | 4.4 | | | | 3.3 | 8.5 | 2 | 2.3 | 2 | 5.8 | 11.5 | المتوسط |

أظهرت النتائج أنّ الفطر *A. niger* كان أكثر الفطريات تواجدا في المنطقة الجذرية وخلال فترات اخذ عينات جميعا (مراحل نمو نبات الحنطة) وبعد ٤ ايام من الحضان على درجة حرارة 27 ± 2 °م. حيث تبين النتائج في جدول (٤٥) أنّ الفطر *A. niger* و *Rhizopus ssp* أنّ الفطرين تميزا بأعلى متوسط للنسبة المئوية للتردد (١١,٥ ، 5.8 ، 8.5 ، 3.3 ، 10.7 ، 5 ، 7.8 ، 1.7) يتضح أنّ الفطر *A. niger* كان موجود طيلة فترة نمو نبات الحنطة واستعمر المنطقة الجذرية ولم تؤثر عليه مياه الري المالحة وذلك يعود إلى تكيف الفطر البايولوجي والبيئي واستقراره في المحيط المتواجد فيه وهذا ما اشرته دراسة قام بها الطائي وجماعته من أنّ الفطر *niger* *A.* كان أكثر الفطريات في تحفيز نمو وإنتاج نبات الحنطة صنف اباء ٩٩.

جدول ٤٦ / تأثير مستويين من مياه الري المالحة على حيوية الفطر *A. niger* في الوسط الصلب PDA بعد ٤ ايام على درجة حرارة 27 ± 2 م°

| المعاملة | معدل قطر مستعمرة الفطر <i>A. niger</i> (سم) |
|---|---|
| المستوى الأول من الملوحة (S ₁) | 7 |
| المستوى الثاني من الملوحة (S ₂) | 6 |
| المقارنة | 8 |
| LSD على مستوى ١% | 1.153 |

اظهرت نتائج الدراسة في جدول (٤٦) قدرة الفطر *A. niger* على النمو في الوسط الغذائي الحاوي على مستويين من المياه المالحة (٢،٤) دسي سيمنز م^{-١} بعد ٤ ايام من مدة الحضان ودرجة حرارة 27 ± 2 م° وأظهرت النتائج عدم وجود فروق معنوية في النمو الفطري للفطر في الوسط الصلب الحاوي على التركيزين من المياه المالحة في حين كأنّ هناك فرق معنوي مع معاملة المقارنة إذ بلغ متوسط قطر المستعمرة (٦،٧) سم في كل من المستويين (S₂،S₁) على التوالي . أمّا معاملة المقارنة فقد بلغت (٨) سم والتي حوت على الوسط الزراعي الصلب P.D.A فقط وهذا يعزز أنّ النتائج تشير إلى قدرة الفطر على تكيف مع مستويات ملوحة معينة من حيث النمو والأفراز (خلدون، ٢٠١٢)

جدول ٤٧ / تأثير مستويين من مياه الري المالحة على الأيضية الكهربائية EC في الوسط السائل PDB للفطر *A. niger* بعد ايام من الحضانة على درجة حرارة ٢٧±٢ م

| المعدل | ٣٠ | ٢١ | ١٥ | ١٠ | ٥ | ٣ | يوم بعد المعاملة المعاملات |
|--------|------|------|-------|------|------|------|--|
| ٠,٩٣ | ١,٩٦ | ١,٩٣ | ٠,٥٦ | ٠,٢٨ | ٠,٧٣ | ٠,١١ | المستوى الأول من الملوحة (S1) |
| ١,٩٦ | ٢,٤٦ | ٣,٧ | ٢,٢٦ | ١,٢٣ | ٠,٢٣ | ٠,٢٤ | المستوى الثاني من الملوحة (S2) |
| ١,٩٥ | ٣,٤ | ٣,٧ | ٢,٦٠ | ٠,٨٥ | ١,٠٦ | ٠,٢١ | المقارنة / بعد التعقيم |
| | ٢,٦١ | ٣,١١ | ١,٨١ | ٠,٧٩ | ٠,٦٧ | ٠,١٥ | المتوسط |
| | | | ٠,٤٣٤ | | | | LSD 1% بين المعاملات |
| | | | ٠,٦١٤ | | | | LSD 1% بين ايام الحضانة |
| | | | | | | | LSD 1% للتداخل بين المعاملات و ايام الحضانة ١,٠٦٤ |

*قيمة EC للوسط الغذائي قبل التعقيم ١,٦

اظهرت النتائج في تلقيح الفطر في الوسط الغذائي السائل PDB لأتوجد اختلافات معنوية بين المعاملات إذ بلغت ٥,٥٦، ٣,٠٦ لكل من متوسط المعاملة بالماء المالح بالمستوى الأول والمستوى الثاني على التوالي مقارنة بمعاملة المقارنة التي بلغ متوسطها ٣,٢٥ وكذلك انت النتائج متناسقة مع فترات الحضانة المختلفة إذ بلغت ٣,٢٥ و ٣,٣٨ و ٣,٤٣ و ٣,٠١ و ٣,٢١ و ٣,٤٥ بعد ٣ و ٥ و ١٠ و ١٥ و ٢١ و ٣٠ يوماً على التوالي .

أما بالنسبة للتداخل بين كل من المعاملات وفترات الحضانة فلم تأثر النتائج وجود أي اختلافات احصائية معنوية بينها وفي النتائج في جدول (٤٧) تبين أن قدرة الفطر على خفض درجة تفاعل التربة pH خلال فترة الحضانة لم تتأثر بمعنوية المعاملات المتمثلة بمستويين من المياه المالحة (S2،S1) وايضاً خلال فترات الحضانة المختلفة التي امتدت حتى ٣٠ يوم من الحضانة على درجة حرارة ٢٧±٢ م .

جدول ٤٨ / تأثير مستويين من مياه الري المالحة على وزن الكتلة الحيوية للفطر *A. niger* في الوسط السائل PDB بعد ايام من الحضان على درجة حرارة ٢٧+٢ م

| المتوسط | ٣٠ | ٢١ | ١٥ | ١٠ | ٥ | ٣ | فترة حضان يوم المعاملات |
|---------|------|------|------|------|------|------|---|
| ٠,٩٢ | ٠,٧٣ | ٠,٣٩ | ١,٦٣ | ١,٧ | ٢,٢٨ | ٠,٢٥ | المستوى الأول من الملوحة (S١) |
| ٠,٩١ | ٠,٥٦ | ٠,١ | ١,٧٣ | ١,٤٣ | ٠,٦٦ | ٠,٢٨ | المستوى الثاني من الملوحة (S٢) |
| ٠,٨٠ | ٠,٢٦ | ٠,٥٥ | ١,٧ | ١,٣٣ | ٠,٦٧ | ٠,٢٧ | المقارنة بعد التعقيم |
| | ٠,٥٢ | ٠,٧٦ | ١,٦٨ | ١,٤٨ | ٠,٤٥ | ٠,٢٧ | المتوسط |
| ٠,٠٣٧ | | | | | | | LSD 1% بين المعاملات |
| ٠,٠٥٢ | | | | | | | LSD 1% بين فترات الحضان |
| ٠,٠٩١ | | | | | | | LSD 1% تداخل بين المعاملات وبين فترات الحضان |

جدول ٤٩ / تأثير مستويين من مياه الري المالحة على درجة تفاعل التربة pH في الوسط السائل PDB للفطر *A. niger* بعد ايام من الحضان على درجة حرارة ٢٧+٢ م

| المتوسط | ٣٠ | ٢١ | ١٥ | ١٠ | ٥ | ٣ | مدة الحضان يوم المعاملات |
|---------|------|------|-------|------|------|------|--|
| ٣,٥٦ | ٣,٦ | ٤,١٣ | ٣,٢٢ | ٣,٥٦ | ٣,٥٦ | ٣,٢٨ | المستوى الأول من الملوحة (S١) |
| ٣,٠٦ | ٣,٢ | ٢,٠٦ | ٢,٩ | ٣,٣٤ | ٣,٦٦ | ٣,١٠ | المستوى الثاني من الملوحة (S٢) |
| ٣,٢٥ | ٣,٥٦ | ٣,٤٣ | ٢,٩١ | ٣,٣ | ٢,٩٣ | ٣,٣٧ | المقارنة بعد التعقيم |
| | ٣,٤٥ | ٣,٢١ | ٣,٠١ | ٣,٤٣ | ٣,٣٨ | ٣,٢٥ | المتوسط |
| | | | ٠,٣٢٢ | | | | LSD 1% بين المعاملات |
| | | | ٠,٤٥٥ | | | | LSD 1% بين فترات الحضان |
| | | | ٠,٧٨٩ | | | | LSD 1% تداخل بين المعاملات وفترات الحضان |

*قيمة pH للوسط الغائي قبل التعقيم ١,٧

تبين نتائج في الجدول (٤٨ و ٤٩) أنّ الفطر أثر معنوياً في خفض درجة تفاعل التربة والإيصالية الكهربائية وأنّ هذا الانخفاض في الوسط الغذائي السائل هو من أهم الأليات لذوبانّ الفسفور وبالتالي تحفيز نمو النبات . وتميزت العزلة الفطرية للفطر *A. niger* بافرازاتها الأيضية والتي امتدت خلال فترة الحضان والتي استعمرت إلى ٣٠ يوماً وقد يكون هذا التأثير ناتج من افراز الفطر للأحماض العضوية المختلفة مثل (Citric ، Oxalic) والذي يساعد على خفض درجة تفاعل التربة (الطائي ٢٠١٤) أنّ عملية افراز المواد الأيضية من قبل عزلة الفطر كأنّ متناظراً مع وزن الكتلة الحيوية للفطر من خلال فترات الحضان المختلفة وهذا يدل على أنّ الفطر استثمر المواد الغذائية في الوسط الزراعي للبقاء ضمن الطور اللوغارتمي (log phase) والذي يتميز فيه الفطر بعدد الوحدات الحية التي تؤدي إلى الفعل الأساسي للفطر من خلال افرازاته .

٥- الأستنتاجات

- ١- ادت زيادة مستويات الملوحة في مياه ري النبات إلى خفض جميع صفات نمو النبات وصفات الحاصل وتركيز العناصر الغذائية خلال موسم النمو وكأنَّ التأثير معنوياً . مقارنة باستخدام ماء الري غير المالح
- ٢- أعطت عزلة فطر *Aspergillus niger* أفضل النتائج للصفات المدروسة وعملت على خفض درجة التفاعل التربة pH في التربة غير المحروقة.
- ٣- أظهرت الدراسة وجود تأثير معنوي للتداخل الثلاثي بين عوامل الدراسة في معظم الصفات المدروسة لنبات الحنطة إذ كانت معاملة إضافة السماد البوتاسي ٢٥٠ ملي مول لتر^{-١} K. ه^{-١} والسقي بمياه الري للمستوى الأول ١,٢ ديسي سمنز م^{-١} وإضافة فطر مع تعقيم التربة هي الفضلى بين المعاملات في هذه الدراسة.
- ٤- أظهرت المعاملات في التربة غير المحروقة أفضل النتائج قياساً مع التربة المحروقة في نمو نبات الحنطة والمتمثلة بارتفاع النبات، حاصل الحبوب، طول السنبل، الحاصل البايولوجي، عدد التفرعات، عدد السنابل ومحتوى العناصر الغذائية N، P، K في كل من الاوراق والحبوب لنبات الحنطة .

٦- التوصيات

- ١- يوصى عند استخدام المياه المالحة باستعمال المستوى ٢٥٠ كغم ه^{-١} في دفعة واحدة عند زراعة محصول الحنطة للتقليل من الاثر الضار لملوحة المياه على نمو النبات
- ٢- استعمال عزله غير ممرضه من فطر *Aspergillus niger* لزيادة وتحسين نمو النباتات والتقليل من الأجهاد الملحي.
- ٣- عند الري بمياه مالحة نوصي بعدم حرق المخلفات النباتية لخفض الأثر الضار للملوحة على النبات.
- ٤- اجراء دراسات مماثله حقلياً وعلى ترب ذات نسجات مختلفة.

٧-المصادر References

١- المصادر العربية

١. ابو ضاحي ،يوسف محمد ومؤيد احمد اليونس ١٩٨٨. دليل تغذية النبات .دار الكتب للطباعة والنشر جامعة الموصل ،وزارة التعليم العالي والبحث العلمي ،العراق.
٢. باقر ،حيدر عبد الرزاق. ٢٠١٥. استجابة حنطة الخبز صنف شام -٦ للبتواسيوم الارضي المضاف والبورون الورقي في صفات النمو .مجلة الفرات للعلوم الزراعية،٧(١):١٦٦-٢٠١٥،٢٠١٥.
٣. البدران ،علاء حسين علي . ٢٠١٥. دور التركيز الملحي والخصائص المعدنية لترب محافظة البصرة في العلاقة بين النسبة المئوية للصدويوم المتبادل(ESP) ونسبة امتزاز الصوديوم(SAR).رسالة ماجستير .كلية الزراعة،جامعة البصرة.
٤. بدير،احمد محمد رشيد. ٢٠١٦. تأثير التداخل بين ملوحة مياه الري والتسميد العضوي والكيميائي في بعض خصائص التربة ونمو وحاصل اللهانة (*Brassica oleracea L. var. Capitata*) رسالة ماجستير .كلية الزراعة .جامعة القاسم الخضراء.
٥. بريسم،ترف هاشم . ٢٠٠٦. تأثير مستويات من الحماة ونوعية مياه الري في سلوكية بعض العناصر في التربة وحاصل الذرة الصفراء .اطروحة دكتوراه،كلية الزراعة،جامعة بغداد.
٦. البلخي، مصطفى . ١٩٩٠. الاسمدة الحيوية واهميتها في الزراعة النظيفة .رسالة ماجستير.جامعة دمشق.كلية الزراعة.
٧. بو عيسى ، عبد العزيز ؛علوش غياث . ٢٠٠٥. خصوبة التربة وتغذية النبات (الجزء النظري). منشورات جامعة تشرين .كلية الزراعة .٣٠١ صفحة.
٨. جدوع،خضيرعباس وحمد محمد صالح. تسميد محصول الحنطة. وزارة الزراعة. البرنامج الوطني للتنمية زراعة الحنطة في العراق. نشرة ارشادية. رقم 9 :
٩. الجعفر، شروق كاني ياسين والانباري ،محمد احمد ابريهي. ٢٠١٤. استجابة اصناف من حنطة الخبز لملوحة ماء الري (*Zea mays L.*) اطروحة دكتوراه، كلية الزراعة ،جامعة البصرة.
١٠. الجهاز المركزي للإحصاء ،٢٠٢١، انتاج المحاصيل والخضروات. مديرية الاحصاء الزراعي.هيئة التخطيط.وزارة الزراعة .جمهورية العراق.
١١. جودي،احمد طالب . ٢٠٠٩. تأثير الكلتار والبتواسيوم وملوحة مياه الري في بعض صفات نمو والازهار لصنفين من اشجار المشمش.اطروحة دكتوراه كلية الزراعة-جامعة بغداد.

١٢. **الحلاق**، عبير محمد يوسف. ٢٠٠٣. تقويم تحمل الملوحة لتراكيب وراثية في الحنطة باستخدام طريقة الاعمدة. رسالة ماجستير. كلية العلوم للنبات. جامعة بغداد.
١٣. **الحلفي**، جمعة عبد الزهرة نافع. ٢٠١٦. تأثير محسنات التربة والتناوب في مياه الري مختلفة الملوحة في بعض خصائص التربة ونتاجية محصول الذرة الصفراء باستعمال منظومة الري بالتنقيط. رسالة ماجستير. كلية الزراعة. جامعة البصرة. العراق.
١٤. **الحمداي**، فوزي محسن. 2000. التداخل بين ملوحة ماء الري والسماذ الفوسفاتي وعلاقة ذلك ببعض صفات التربة الكيميائية وحاصل نبات الحنطة. اطروحة دكتوراه. كلية الزراعة. جامعة بغداد.
١٥. **حمودي**، مديحه حسين. 2005. تأثير التحليق ورش اليوريا والبوتاسيوم في نسبة الأحماض الدهنية لزيت الزيتون. (2): 204-213. مجلة التقني 2.
١٦. **الخرجي**، اسامة عبد الرحمن عويد. ٢٠١١. تأثير مستويات السماذ البوتاسي المضاف الى التربة. رسالة ماجستير، كلية الزراعة- جامعة المثنى.
١٧. خصائص التربة وحاصل النبات. اطروحة دكتوراه كلية الزراعة. جامعة بغداد.
١٨. **خلدون**، ياسر محسن. ٢٠١٢. تأثير بعض الفطريات المرافقة لبذور بعض اصناف القمح والشعير على النسب المئوية للانبات ومكافحتها احيائيا. مجلة ذي للبحوث الزراعية، ١(١): ١٤٩-١٥٤.
١٩. **الدلبي** حسين فنان خضير ٢٠١٣. دور المخلفات العضوية في خفض تأثير ملوحة ماء الري على خصائص التربة ونمو نبات الذرة الصفراء (*Zea mays L.*). رسالة ماجستير. كلية الزراعة، جامعة البصرة.
٢٠. **الدليمي**، بشير حمد عبدالله ونمارق داود حميد الحديثي. ٢٠١٥. استجابة الذرة الصفراء للسماذ البوتاسي والتغذية الورقية بالبورون. مجلة الانبار للعلوم الزراعية مجلد ١٣ العدد ٢٠١٥، ٣.
٢١. **الدليمي**، حمزة نوري عبيد. ٢٠٠٧. استخدام الكالسيوم وحامض الكبريتيك في تحسين نمو ونتاجية الحنطة والذرة الصفراء المروية بمياه مالحة. اطروحة دكتوراه. كلية التربية، ابن الهيثم. جامعة بغداد.
٢٢. **الدوري**، وليد محمد صالح. ٢٠٠٥. تحمل الملوحة لحنطة الخبز المروية بالماء المالح خلال مراحل نمو مختلفة. اطروحة دكتوراه، كلية الزراعة، جامعة بغداد، العراق. ع.ص. ١٠٦.

٢٣. **دويني، صادق جعفر حسن**. ٢٠٠٣. دور المادة العضوية ونوعية المياه في حركة وتوزيع الأملح في الترب المتأثرة بالأملاح. رسالة ماجستير. قسم التربة. كلية الزراعة. جامعة بغداد. العراق.
٢٤. **راضي، حسن كاظم حسن**. ٢٠١٤. دراسة كفاءة رماد قشور الرز في خفض ملوحة مياه الري وتأثيرها في نمو نبات الذرة الصفراء (*Zea Mays L.*). رسالة ماجستير. كلية الزراعة. جامعة البصرة.
٢٥. **الراوي، خاشع محمود وعبد العزيز، محمد خلف الله**. ١٩٨٠. تصميم وتحليل التجارب الزراعية، كلية الزراعة والغابات، جامعة الموصل.
٢٦. **الراوي، رشا محمد شاكر**. ٢٠٠٤. انتاج الانفرتيز من الفطر *Aspergillus* بواسطة التخمرات الحالة الصلبة. رسالة ماجستير. كلية الزراعة. جامعة بغداد.
٢٧. رسالة ماجستير. قسم علوم التربة (*Brassica oleraceavar. botrytis*). وحاصل القرنابيط والموارد المائية. كلية الزراعة. جامعة غداد. العراق.
٢٨. **الزبيدي، احمد حيدر**. ٢٠٠٠. اثر البوتاسيوم في الانتاج الزراعي الندوه العلمية الاولى لمجلة علوم لعام ٢٠٠٠- العدد (١١١) ايلول - تشرين الثاني.
٢٩. **الزبيدي، ١٩٨٩**. ملوحة التربة. الاسس النظرية والتطبيقية. وزارة التعليم العالي والبحث العلمي. جامعة بغداد. بيت الحكمة.
٣٠. **الزغبى، محمد منهل و اواديس ارسلان و نبيلة كريدي و فاطمة الضمان**. ٢٠٠٧. عزل بكتريا الازوتوبكتريز من بعض الترب السورية واختبار فعاليتها في تثبيت الازوت الجوي في التربة، مجلة باسل الأسد للعلوم الهندسية العدد (٢٣). ٧٠-٨٥.
٣١. **الزبيدي، حاتم سلوم صالح**. 2011. التأثير المتداخل لنوعية مياه الري والتسميد العضوي والفوسفاتي في نمو وحاصل القرنابيط (*Brassicaoleracea var. botrytis*). رسالة ماجستير. كلية الزراعة. جامعة بغداد.
٣٢. **الساعدي، عباس جاسم حسين وحسان، عبد الكريم حمد والقزاز، امل غانم محمود** (٢٠١٠). دور حامض البرولين في تقليل التأثير النسبي لكلوريد الصوديوم في مكونات الحاصل لنبات الحنطة (*Triticum aestivum L.*) مجلة الانبار للعلوم الزراعية. ٨(٤): ٤٣٣-٤٤٣.
٣٣. **سالم، شفيق جلاب ونور الدين شوقي علي**. ٢٠١٧. دليل التحاليل الكيميائية للتربة والماء والنبات والاسمدة. وزارة التعليم العالي والبحث العلمي. جامعة بغداد - كلية الزراعة.

٣٤. **السامرائي، اسماعيل خليل و حمدالله سليمان راهي . ٢٠٠٦**. تأثير التلقيح ببكتيريا الازوتوبكتريا و الازوسبيرلم في امتصاص بعض العناصر الغذائية وتركيز الهرمونات النباتية ونمو بادرات الطماطة. مجلة العلوم الزراعية العراقية. مجلد(٣٧) العدد(٣)
٣٥. **الساهاوكي، مدحت مجيد . ٢٠١٣**. تربية محاصيل لتحمل الشد الاحيوي . نظرة جزيئية وفزق الوراثة .كلية الزراعة.جامعة بغداد.
٣٦. **سعد الله، علي محمد، وميسون جابر حمزة الخفاجي. 2003**. حركيات تحرر البوتاسيوم في بعض الترب الرسوبية بأستخدام مياه ري مالحة. مجلة العلوم الزراعية العراقية. 34 (1): 23-34.
٣٧. **سلمان ، عدنان حميد. 2000**. تأثير التداخل بين الري بالمياه المالحة والمخلفات العضوية في بعض صفات التربة وحاصل البصل. رسالة ماجستير. قسم التربة. كلية الزراعة. جامعة بغداد. العراق.
٣٨. **سلمان، علياء عبدالكريم وحامد حسين رجب الجبوري . ٢٠١٧**. تأثير استعمال مياه مختلفة النوعية واللقاح البكتيري في بعض الصفات الكيميائية لتربة كلسية. مجلة العلوم الزراعية العراقية ٤٨(١): ١٨٥-١٩١.
٣٩. **الشحات، نصرأبوزيد. 2000** . الهرمونات النباتية والتطبيقات الزراعية. قسم زراعة وإنتاج النباتات الطبية والعطرية. شعبة البحوث الصيدلانية والدوائية. المركز القومي بالقاهرة.
٤٠. **الشريف ، عبد الله محمد . ١٩٩٥** . أساسيات البساتين الحديثة . منشورات جامعة عمر المختار ٧٩٣ صفحة .
٤١. **شكري، حسين محمود 2002** تأثير استخدام المياه المالحة بالتناوب والخلط في نمو الحنطة وتراكم الاملاح في التربة. اطروحة دكتوراه. كلية الزراعة . جامعة بغداد.
٤٢. **الشمري، وائل فهمي وحمزه، ياس خضير. ٢٠١٣**. تأثير متطلبات الغسل وابعاد اللوح في التوزيعات الملحية وحاصل الذرة الصفراء المروية بمياه مالحة (Zea mays L) مجلة الانبار للعلوم الزراعية، ١١(٢): ٢٦٠-٢٧٣.
٤٣. **صادق ، منير هاشم ونجلاء طارق جلو. 1994**. تأثير ملوحة المياه وفترات الري على محصولي الحنطة واللحانة . مجلة العلوم الزراعية العراقية. 25 (2): 44-52.
٤٤. **الطائي ،سمر صالح قاسم . ٢٠٠٢**. انتاج الاكتيز galactosidase aculeatus من الفطر Aspergillus رسالة ماجستير. كلية الزراعة. جامعة بغداد.

٤٥. الطائي، ٢٠١٤. تأثير بعض انواع الفطر *Trichoderma spargillus SPP* والفطر *hamatum* في نمو نبات الخيار *Cucumis sativus* المزروع في اوساط زرعية بديلة. اطروحة دكتوراه. كلية الزراعة. جامعة الكوفة.
٤٦. الطائي، عصام سبتي سلمان. ٢٠٠٠. التنبؤ بصلاحية مياه نهر صدام للري في حوض الفرات باستخدام برنامج (صلاحية المياه). رسالة ماجستير. كلية الزراعة. جامعة بغداد.
٤٧. الطرابلسي، ابراهيم يوسف. ٢٠٠٧. الميكروبيولوجيا الزراعية. كلية الزراعة. قسم وقاية النبات. جامعة الملك سعود.
٤٨. طواجن، احمد محمد موسى. 1979. بيئة البيوت الزجاجية. مطبعة جامعة البصرة ٥٧١-٥٧٣.
٤٩. عباس، وعلي حسين وحيدر مخيلف هادي. ٢٠١١. تمييز وتقييم الاصناف. الهيئة العامة لفحص وتصديق البذور. وزارة الزراعة العراقية.
٥٠. عبد الجبار، بهاء والاء صالح عاتي. ٢٠١٣. تأثير ملوحة مياه الري ونسجة التربة في بعض الخصائص الفيزيائية والحيوية للتربة. مجلة ديالى للعلوم الزراعية المجلد ٥ العدد (٢): ٥٣٢-٥٤٣.
٥١. عبد الكريم، محمد عبدالله وحسين فنجان خضير الدلفي. ٢٠١٧. دور المخلفات العضوية في خفض تأثير ملوحة ماء الري على نمو نبات الذرة الصفراء. مجلة العلوم الزراعية العراقية ٤٨ (٥): ٢٣١-٢٥٤.
٥٢. عبدالعلي، حسام حسن. ٢٠١١. دور مغطيات سطح التربة ومستويات الري والتسميد النيتروجيني في بعض خصائص التربة ونمو وانتاج نبات البطاطة. رسالة ماجستير، كلية الزراعة، جامعة البصرة.
٥٣. عبدالكريم، ضياء عبد النبي. ٢٠١٦. تأثير التسميد البوتاسي والرش بالخراسين في بعض صفات النمو وحاصل ومكوناته للحنطة 1. *Triticum aestivum* l. ٢٩، Basrah J. Agric.Sci (٢): ٦٧٧، ٢٠١٦، ٦٦٦.
٥٤. عبدالله، احمد نواس وقاسم عبد المجيد زكي. ٢٠١٧. تأثير التسميد البوتاسي والرش بالخراسين في بعض صفات النمو والحاصل ومكوناته لخمس عشرة تركيب وراثي من حنطة الخبز. مجلة جامعة تكريت للعلوم الزراعية المجلد (١٧) العدد (٢) - (٢٠١٧).
٥٥. عبود، هادي ياسر. ١٩٩٨. تأثير ملوحة وفية المغنيسيوم الى الكالسيوم في الري على بعض صفات التربة وجاهزية بعض العناصر الغذائية. اطروحة دكتوراه. كلية الزراعة. جامعة بغداد.

٥٦. **العبيدي، محمد علي جمال وهشام محمود حسن وفارس صالح أكرم الوزان**. 2000. تأثير التسميد البوتاسي على إنتاجية الحنطة تحت نظام الري بالتكميلي. مجلة زراعة الرافدين.
٥٧. **عذافة عبد الكريم حسن**. ٢٠٠٥. التوازن الملحي في الترب المروية بمياه مالحة في ظروف الزراعة الكثيفة. اطروحة دكتوراه. كلية الزراعة - جامعة بغداد ع ص ١٥٤.
٥٨. **العزاوي، كاظم مكي ناصر**. ٢٠١٢. تأثير نوعية وتركيز الاملاح والمادة العضوية في قيم الايصالية الكهربائية ودرجة تفاعل التربة تحت ظروف الغسل. مجلة العلوم. الزراعة العراقية ٤٣(٣): ٤٢-٥١.
٥٩. **العماري، علي حسين محمد**. ٢٠١٥. تأثير نوعية مياه الري والمخلفات النباتية في نمو وحاصل الذرة الصفراء (*Zea Mays L.*). رسالة ماجستير. كلية الزراعة - جامعة القاسم الخضراء.
٦٠. **عواد، كاظم مشحوت**. ١٩٨٧. التسميد وخصوبة التربة، مديرية دار الكتب للطباعة والنشر، جامعة الموصل، وزارة التعليم العالي والبحث العلمي.
٦١. **فضول، جودة توفيق ووليد غازي نفاع**. 2009. علم الفطريات. منشورات جامعة دمشق. آلية الهندسة الزراعية.
٦٢. **فهد، علي عبد، علي عباس محمد، حسام الدين أحمد، توفيق محمود وشاكر محمود**. 2000. إدارة ري محصول الذرة الصفراء باستخدام الطريقة الدورية وخط المياه العذبة والمالحة. مجلة الزراعة العراقية. 5(5): 65-74.
٦٣. **الفهداوي، رويدة سلام جمعة خميس**. ٢٠١٧. تأثير الرش بحامض الهيومك في صفات النمو والحاصل لبعض اصناف الشعير (*Hordeum vulgare L.*). رسالة ماجستير. قسم محاصيل حقلية كلية الزراعة - جامعة الانبار.
٦٤. **قاسم، غياث محمد وعلي مضر عبد الستار**. ١٩٨٩. علم احياء التربة المجهرية. وزارة التعليم العالي.
٦٥. **كبة، سلام إبراهيم عطوف**. 2008. المياه في العراق بين الواقع والمعالجات. مقالة. مركز كلكامش للدراسات والبحوث. بغداد. العراق.
٦٦. **الكعبي، حيدر حسن قاسم**. ٢٠١٧. تأثير ملحوة مياه الري والرش بحامض السالسليك والتسميد البوتاسي في التحمل الملحي لنبات الحنطة (*Triticum aestivum L.*). رسالة ماجستير. كلية الزراعة، جامعة البصرة.

٦٧. محسن، باسم حمودي. ٢٠١٤. مقارنة بين بعض المعاملات للحد من التأثير الملحي لمياه الري في نمو وحاصل البزاليا (*Pisum sativum* L). رسالة ماجستير. كلية الزراعة. جامعة بابل.
٦٨. المرجاني، علي حسن فرج. ٢٠٠٥. تأثير مستوى الاضافة الارضية للمغذيات NPK وتداخلاتها في استجابة محصول الحنطة (*Triticum aestivum* L.) للتغذية الورقية بهذه العناصر. رسالة ماجستير. كلية الزراعة. جامعة بغداد.
٦٩. المصلح، رشيد محجوب ونظام كاظم الحيدري. 1987. علم أحياء التربة المجهريّة. جامعة بغداد صفحة (٤٨٠).
٧٠. النعيمي ، سعدالله نجم عبدالله. ١٩٩٩. الاسمدة وخصوبة التربة . وزارة التعليم العالي والبحث العلمي . جامعة الموصل . دار الكتب للطباعة والنشر.
٧١. هادي ياسر عبود وحسن مثنى شعلان. ٢٠١٣. تأثير الرش بحامض السالسليك وملوحة مياه الري في نمو وانتاج الحنطة في ترب مختلفة. مجلة الفرات للعلوم الزراعية، ٥(٣): ٢٢٢-٢٤٤.
٧٢. هشام ، محمد علوان. ٢٠١٨. تأثير حامض الهيوميك والبوتاسيوم في النمو وحاصل حنطة *Triticum aestivum* L. مجلة جامعة ذي قار للبحوث الزراعية ، المجلد ٧(١).
٧٣. ياسين ، موسى فنجان وعلي حسين ابراهيم البياتي واحمد فرحان مصلح. ٢٠١١. تأثير نوعية مياه الري في جاهزية وامتصاص البوتاسيوم ونمو وحاصل الحنطة في بعض مناطق التوسع غرب العراق. مجلة جامعة تكريت للعلوم الزراعية ١١(٤): ١٥١-١٦٣.
٧٤. ياسين ، موسى فنجان ومحمود هويدي مناجد وخميس علاوي جوير . ٢٠١٠. دور المخلفات العضوية في تقليل تأثير المياه المالحة في بعض صفات التربة الكيميائية وجاهزية N،P،K: مجلة العلوم الزراعية العراقية ٤١(١): ١٣٣-١٤١.

ب- المصادر الأجنبية

1. **Abd El-Hamid**, H. T., Al-Prol, A. E., & Hafiz, M. A. (2009). Plackett-Burman and response surface methodology for optimization of oily wastewater bioremediation by *Aspergillus* sp.
2. **Abdel-Ghany**. F. Bouthaina .; A. M. Arafa Rawhia.; T. El- Ra`hmany and M..El-Shazly.(2010).Effect of some soil Microorganisms on soil properties Wheat production under north Sinai conditions. Journal Applied Sciences Rese 4(5):559-579.

3. **Achal**, M. A., Asghar, H. N., Khan, M. Y., Saleem, M., Naveed, M., & Niazi, N. K. (2005). Alleviation of nickel-induced stress in mungbean through application of gibberellic acid. *International Journal of Agriculture and Biology*, 17(5).
4. **Akinyosoye**, F. A., Arotupin, D. J., & Akinyanju, J. A. (1995). Cellulolytic activity of fresh isolates of *Aspergillus niger* from sawdust. *Bioscience Research Communications*, 7(1), 25-26.
5. **Al-Busaidi**, A.; R. Jaaman; A. Salim and A. Mushtaque (2010). Estimating leaching requirements for Barly growth under saline irrigation. Sultan M Gaboos university. A Monograph on managements of Salt- Affected Soil and Water for Sustainable Agriculture, pp 35-39.
6. **Alexander**, C. O. D., Russell, S. S., Arden, J. W., Ash, R. D., Grady, M. M., & Pillinger, C. T. (1976). The origin of chondritic macromolecular organic matter: A carbon and nitrogen isotope study. *Meteoritics & Planetary Science*, 33(4), 603-622.
7. **Alinezhad**, H., Azimi, R., Zare, M., Ebrahimzadeh, M. A., Eslami, S., Nabavi, S. F., & Nabavi, S. M. (2013). Antioxidant and antihemolytic activities of ethanolic extract of flowers, leaves, and stems of *Hyssopus officinalis* L. Var. *angustifolius*. *International journal of food properties*, 16(5), 1169-1178.
8. **Al-Taie**, **A-Hameed**·Abdulnabi A.A.Matrod and Al-asadyi. (2016). The Influence of Some Fungi Bio-genic on Promoting Growth and Yield of Wheat-Var. Ibaa99. *Int.J.Curr.Microbiol.App.Sci.* 5(11): 757-764.
9. **Alwash**, B. M. J. (1997). Effect of methanolic extract for (leaves and roots) of *Bacopa monniera* L. aerial plant parts on the growth of some bacteria and fungi. *Journal of Biotechnology Research Center*, 5(1), 14-21.

10. **Al-Zubaidi**, A. H, (**2003**): The status of potassium in Iraq soil: potassium and water management in west Asia and north Africa. The National Center for Agricultural research and technology transfer, Amman, Jordan, 129- 142.
11. **Anjum**, M. A., Ashfaq, M., Haider, M. S., Arshad, M., Javed, M. A., Rasool, B., ... & Mubashar, U(**2007**) BARLEY CHITINASE GENE CONFERS RESISTANCE AGAINST FUSARIUM OXYSPORUM AND ALTERNARIA SOLANI IN TRANSGENIC POTATO AK-22.
12. **Arab**, A.; R. Bradaran and T. H.Vahidipour.(**2013**). Effect of irrigation andmycorrhizal bio-fertilizers on yield and agronomic traits of millet (*Panicummiliaceum* L.). International Journal of Agriculture and Crop Sciences(IJACS). 6(2): 103-109.
13. **Ashfaq**, M., Akram, M., Baig, I. A., & Saghir, A. (**2009**). Impact of ground water on wheat production in District Jhang, Punjab, Pakistan. *Sarhad J. Agric*, 25(1), 121-125.
14. **Ashokkumar**, B., Kayalvizhi, N., & Gunasekaran, P. (**2001**). Optimization of media for β -fructofuranosidase production by *Aspergillus niger* in submerged and solid state fermentation. *Process Biochemistry*, 37(4), 331-338.
15. **Ati**, A. S., Ahmed, S., & Same, S. (**2015**). Effect of tillage system on some machinery and soil physical properties, growth and yield of potato *Solanum tuberosum* L. *IOSR J. Agric. Vet. Sci*, 8(4), 63-65.
16. **Attia**, A., Rakshit, A., & Molla, S. H. (**2016**). Application of biogas slurry in combination with chemical fertilizer enhances grain yield and profitability of maize (*Zea mays* L.). *Communications in Soil Science and Plant Analysis*, 51(19), 2501-2510.
17. **Awad**, F., Fuda, S., & Arafat, S. M. (**1985**). Zinc and copper in some soils of Egypt as related to other soil properties. *Zeitschrift für Pflanzenernährung und Bodenkunde*, 148(3), 225-232.

18. **Bartels, D., & Sunkar, R. (2005).** Drought and salt tolerance in plants. *Critical reviews in plant sciences*, 24(1), 23-58.
19. **Bennet, A. J., Carroll, C. S., Grieve, C. L., Murugathasan, I., Czekster, C. M., Liu, H., ... & Moore, M. M. (2009).** The rhizoferrin biosynthetic gene in the fungal pathogen *Rhizopus delemar* is a novel member of the NIS gene family. *The international journal of biochemistry & cell biology*, 89, 136-146.
20. **BİLKAY, I. S., Karakoç, Ş., & Aksöz, N. (2010).** Indole-3-acetic acid and gibberellic acid production in *Aspergillus niger*. *Turkish Journal of Biology*, 34(3), 313-318.
21. **Black, C. A. 1965.** Methods of Soil Analysis. Am. Soc. Agron. No. 9 Part1.
22. **Bloom, P.R. (2000).** Soil pH and pH buffering. In Handbook of Soil Science. Sumner, M.E., Ed. CRC Press, Boca Raton, FL. pp. B333–B352.
23. **Bohn, C. C., and J. C. Buckhouse. (1985)** "Some responses of riparian soils to grazing management in northeastern Oregon." *Rangeland Ecology & Management/Journal of Range Management Archives* 38, no. 4: 378-381.
24. **Bot, A. and J. Benites. (2005).** The importance of soil organic matter: key to drought-resistant soil and sustained food production (No. 80). Food & Agriculture Org. Rome, Italy.
25. **Cahn, M. and K.M. Bali (2015).** Drought tip: Managing salts by ke Agriculture and Natural Resources (ANR), Publication 8550, Unive California. <http://anrcatalog.ucanr.edu/pdf/8550.pdf>
26. **Chartzoulakis, K., M. Loupassaki, M. Bertaki, and I. Androulakis. 2002.** Effects of NaCl salinity on growth, ion content and CO₂ assimilation rate of six olive cultivars. *Scientia Horticulturae*. 96: 235–247.
27. **Chow, W. S., Kim, E. H., Horton, P., & Anderson, J. M. (2005).** Granal stacking of thylakoid membranes in higher plant chloroplasts: the

- physicochemical forces at work and the functional consequences that ensue. *Photochemical & Photobiological Sciences*, 4(12), 1081-1090.
28. **Couto**, S. R., & Sanromán, M. A. (2006). Application of solid-state fermentation to food industry—a review. *Journal of Food Engineering*, 76(3), 291-302.
29. **Darab**, G. R., Bontha, J. R., & Jan, J. G. (1997). *Retrieval process development and enhancements project Fiscal year 1995: Simulant development technology task progress report* (No. PNNL-11103). Pacific Northwest National Lab.(PNNL), Richland, WA (United States).
30. **Datta**, J. K., Banerjee, A., Sikdar, M. S., Gupta, S., & Mondal, N. K. (2006). Impact of combined exposure of chemical, fertilizer, bio-fertilizer and compost on growth, physiology and productivity of Brassica campestris in old alluvial soil. *Journal of Environmental Biology*, 30(5), 797.
31. **Deepa**, C. K., Dastager, S. G., & Pandey, A. (2010). Isolation and characterization of plant growth promoting bacteria from non-rhizospheric soil and their effect on cowpea (*Vigna unguiculata* (L.) Walp.) seedling growth. *World Journal of Microbiology and Biotechnology*, 26(7), 1233-1240.
32. **Di Martino**, C., Delfino S., Pizzuto R., Loreto F & F, Amodio .(2003). Free Amino Acids and Glycine Betaine in Leaf Osmoregulation of Spinach Responding to Increasing salt stress. *New Phytologist*, Vol. 158, No. 3 (Jun., 2003), pp. 455-463.
33. **Dobermann**, A., Bruulsema, T., Cakmak, I., Gerard, B., Majumdar, K., McLaughlin, M., ... & Zhang, X. (2022). Responsible plant nutrition: A new paradigm to support food system transformation. *Global Food Security*, 33, 100636.
34. **Domsch**, K. H., Gams, W., & Anderson, T. H. (1980). *Compendium of soil fungi. Volume 1*. Academic Press (London) Ltd.

35. **Dubey, D.D., Ram, K., Gupta, S.C., Tiwari, A. and Sharma, O.P. (2007).** Effect of Water Quality on Release Precipitation of Ions in a VarticUstochrept. *Journal of Plant Nutrition & Soil Since.* 151 (6): 375-378.
36. **Eissa, N.M.H.(1996).** Studies on sustainable agriculture for some vegetable crops using animal manure. M.Sc. Thesis Agric. Dept. Environ. Sci. Ins. of Environ. Studies and Res. PP.44- 120.
37. **El-Lethy, S. R., Abdelhamid, M. T., & Reda, F. (2013).** Effect of potassium application on wheat (*Triticum aestivum* L.) cultivars grown under salinity stress. *World Appl Sci J*, 26(7), 840-850.
38. **Enayat, A.; Lack, S. and A. Modbe. (2013).** Effect of Different Nitrogen Rates on Grain Yield and Growth of Bread and Durum Wheat Genotypes. *International Journal of Agronomy and Plant Production.* 4(11): 3076- 3082
39. **Enespa, C. P. (2019).** Fungal community for novel secondary metabolites. *Recent advancement in white biotechnology through fungi. Fungal biology. Springer, Cham*, 249-283.
40. **Esmail, A. O., & Kareem, A. S. (2012).** Effect of Water Quality on Chemical Properties of Two Different Soil Textures and Corn Growth in Erbil Governorate. *Journal of Kirkuk University for Agriculture Sciences Vol*, 3(2).
41. **Esmat, H. A. (2000).** Reutilization of drainage water in agriculture e some plant nutrients. *Ann. Agric. Sci. Moshtohor.*, 38(1): 633-651.
42. **Ezzat, S., M Mahdy, H., H Abd El Shakour, E., & A El-Bahnasawy, M. (2009).** Water quality assessment of river Nile at Rosetta branch: impact of drains discharge. *Water Science*, 31(2), 109-121.
43. **FAO (1985).** Methods of analysis for soils of arid and semi-arid regions. Food and Agriculture Organization, Rome, Italy.

44. **Follett**, R.H. and P.N. Soltanpour.(2001). Irrigation Water Quality.Criteria.Fact Sheet 0.506.Colorado State University Cooperative Extension Service.(Internet).
45. **Gandahi**, A.W., M.K. Yosup, M.R. Wagan, F.C. Oad and M.H. Siddiqui. (2009). Maize cultivars response to saline irrigation scheduling. Sarhad Journal of Agriculture. 25(2): 225-232.
46. **Ghafoor**, U.; S.Chaudhry; M.M.Abrar; A.M.Saeed and A.Quyyam (2014) Germination of two spring wheat (*Triticum aestivum* L.) cultivars under salt stress condition in Pot Trial. International Journal of Scientific and Engineering Research, 5(3).
47. **Ghassemi**, F., Jakeman, A. J., & Nix, H. A. (1995). *Salinisation of land and water resources: human causes, extent, management and case studies*. CAB international.
48. **Glover**, C.R., (1996). Irrigation water classification systems. Guide A-116. Cooperative Extension Service, College of Agriculture and Home Economics, New Mexico State University.
49. **Goel**, P.K.(2006). Water Pollution, Cause, and effects and control Second revised Edition, New Age international Publishers. 2.
50. **Golchin**, A., J. M. Oades, J. O. Skjemstad, and P. Clarke. (1994) "Study of free and occluded particulate organic matter in soils by solid state ¹³C CP/MAS NMR spectroscopy and scanning electron microscopy." Soil Research 32, no. 2: 285-309.
51. **Grieve**, C.M., Shannon, M.C., Poss, J.A., (2001). Mineral nutrition of leafy vegetable crops irrigated with saline drainage water. J. Veg. Crop Prod. 7(1): 37– 47.

52. **Grismer**, M. E. and K.M.Bali (2015). Drought tip: Use of saline drain water for crop production. Agriculture and Natural Resources (ANR) Publication 8554, University of California. Accessed October, 2015.
53. **Hakim** M.A., Juraimi A.S., Begu.Musa M.H., Ismail M.R. et Selamat A., (2010). Effect of salt stress on germination and early seedling growth of rice(*Oryza sativa L.*) African journal of Biotechnology, 9(13).PP.1911-1918
54. **Harman**, G.E. (2001). Changes in perce harzianum T-22. Plant Diseases. Vol. 84 No 4. P..
55. **Havlin**, J.L., J. D. Beaton, S .L. Tisdale and W.L. Nelson. 2005. Soil Fertility & Fertilizers" An Introduction to Nutrient Management"7th Ed. Prentice Hall . New Jersey.
56. **Hess**, T. M., and Molatakgosi, G.(2009). Irrigation management practices of cabbage farmers in Botswana using saline groundwater. Agricultural water Management. 96 (2): 226-232.
57. **Horvath**, B., Gruiz, K., & Sára, B. (1995). Ecotoxicological testing of soil by four bacterial biotests. *Toxicological & Environmental Chemistry*, 58(1-4), 223-235.
58. **Hossain**, M. S., Kawakatsu, T., Kim, K. D., Zhang, N., Nguyen, C. T., Khan, S. M., ... & Stacey, G. (2017). Divergent cytosine DNA methylation patterns in single-cell, soybean root hairs. *New Phytologist*, 214(2), 808-819.
59. **Hummadi**, Kalid . B. (2000). Use of drainage water as a source of irrigation water for crop production . The Iraqi J. Agric. Sci.
60. **Hussain**, S. S.; M.A.Kayani and M.M. Amjad (2011). Transcription factor as tools to engineer enhanced drought tolerance in plants Bio Technolog Progress, 27(2): 297-306.
61. **Imshenetskii**, A. A., Kondrat'eva, T. F., Kudryashev, L. I., Yarovaya, S. M., & Smut'ko, A. N. (1983). A comparative study of pullulans synthesized by strains

- of Pullularia (Aureobasidium) pullulans of differing levels of ploidy [Fungi, physiological and chemical characteristics]. *Microbiology (USA)*.
62. **Izadi-Darbandi**, A., & Yazdi-Samadi, B. (2012). Marker-assisted selection of high molecular weight glutenin alleles related to bread-making quality in Iranian common wheat (*Triticum aestivum* L.). *Journal of genetics*, 91(2), 193-198.
63. **Jalali**, M. (2006). Kinetics of Non-Exchangeable Potassium release and availability in some calcareous soils of western Iran. *Geoderma*. 135: 63-71.
64. **Karunakaran**, C. (1999). *Modelling safe storage time of high (17 and 19%) moisture content wheat* (Master's thesis).
65. **Khan**, E. A. ; Khakwani, A. ; Munir, M. and Farullah G.(2015). Effects of allelopathic chemicals extracted from various plant leaves on weed control and wheat crop productivity. *Pakistan Journal Botany*, 47(2): 735-740.
66. **Khodapanah**, N., Ahamad, I. S., & Idris, A. (2009). Potential of using bio-coagulants indigenous to Malaysia for surface water clarification. *Research Journal of Chemistry and Environment*, 17(9), 70-75.
67. **Kohler**, J., Hernández, J. A., Caravaca, F., & Roldán, A. (2009). Induction of antioxidant enzymes is involved in the greater effectiveness of a PGPR versus AM fungi with respect to increasing the tolerance of lettuce to severe salt stress. *Environmental and Experimental Botany*, 65(2-3), 245-252.
68. **Kovda**, V.A.(1973). Irrigation, drainage and salinity An International Source Book. FAO/UNESCO.
69. **Kumari**, G. H., Kumari, R., Singh, A., Malla, R., Prasad, R., Sachdev, M., ... & Varma, A. (2008). Axenic culture of symbiotic fungus *Piriformospora indica*. In *Plant surface microbiology* (pp. 593-613). Springer, Berlin, Heidelberg.

70. **Leogrande.R.**, O.Lopedota, F.Montemurro, C.Vitti, and D.Ventrella. **2012**. Effects of irrigation regime and salinity on soil characteristics and yield of tomato. *Italian Journal of Agronomy*. 7 (8): 50-57.
71. **López-Bernal**, A., Orgaz, F., Zarco-Tejada, P. J., & Gonzalez-Dugo, V., Testi, L., Villalobos, F. J., Fereres, E. (**2000**). Empirical validation of the relationship between the crop water stress index and relative transpiration in almond trees. *Agricultural and Forest Meteorology*, 292, 108128.
72. **Maas**, E.V., Grattan, S.R., (**1999**). Crop yields as affected by salinity. In Skaggs, R.W., van Schilfgaarde, J. (Eds) *Agricultural drainage*. Agronomy Monograph no. 38. American Society of Agronomy, Crop Science Society of America, Soil Science Society of America. Madison, USA. pp. 55–108.
- a. Madison, Wisconsin. USA.
73. **Mahajan**, S., Tuteja. N. (**2005**). Cold salinity and drought stresses: an overview. *Arch Biochem Biophys*. 444: 139–158.
74. **Malviya**, J.; K. Singh. and V. Joshi.(**2011**). Effect Phosphate Solubilizing fungi on growth and nutrient uptake of Ground nut (*Arachis hypogaea*) Plants. *Advances in Bioresearch*, volume 2, Issue 2, December 2011: 110-113.
75. **Marschner**, H., & Jakobsen, I. (**1995**). Role of arbuscular mycorrhizal fungi in uptake of phosphorus and nitrogen from soil. *Critical reviews in biotechnology*, 15(3-4), 257-270.
76. **Marschner**, P., (**2012**). Nutrient availability in soils. In *Marschner's mineral nutrition of higher plants* (pp. 315-330). Academic Press.
77. **Martinez-Beltran**, J. and Manzur, C.L.(**2005**). Overview of salinity problems in the world and FAO strategies to address the problem. In: *Proceedings of International Salinity Forum*, Riverside, CA, USA. pp. 311–313.
78. **Mohammed**, K. A.; K. M. A.El-Rheem ; A. M.Elsawy and E. M. Essa, .(**2018**).Effect of Vermicompost Supplemented by Foliar Application of

- Silicate 85 on Marjoram Plants Grown in Saline Soil. *International Journal on Advanced Science, Engineering and Information Technology*, 8(4):1029-1035.
79. **Munns, R. (2002)**. Comparative physiology of salt and water stress. *Plant Cell and Environ.* 25: 239-250.
80. **Nenwani, V., Doshi, P. Saha, T. and Rajkumar, S. (2010)** Isolation and characterization of a fungal isolate for phosphate solubilization and plant growth promoting activity. *Journal of Yeast and Fungal Research* Vol. 1(1) pp. 009-014
81. **Omami, E. N. (2005)**. Salt tolerance of amaranth as affected by seed priming. *University of Pretoria. Etd.*
82. **Ondrasek, G., Rengel, Z., Veres, S., 2011**. Soil salinisation and salt stress in crop production. In: Shanker, A., Venkateswarlu, B. (Eds.), *Abiotic Stress in Plants- Mechanisms and Adaptations*. InTech, Croatia, p. 171-190.
83. **Page, A. L ; R. H. Miller and D. R. Keeney. (1982)**. *Methods of Soil Analysis*. Part 2. Chemical and Microbiological properties, 2nd edition Am. Soc. Agron. Inc. publisher, Madison, Wisconsin, USA.
84. **Panda, T. (2011)**. Soil respiration and microbial population in a tropical deciduous forest soil of Orissa, India. *Flora-Morphology, Distribution, Functional Ecology of Plants*, 206(12), 1040-1044.
85. **Parihar, P., Singh, S., Singh, R., Singh, V.P., Prasad, S.M., (2015)**. Effect of salinity stress on plants and their tolerance strategies: a review. *Environ. Sci. Pollut. Res.* 22. 4056-4075.
86. **Phocaidis, A. (2001)**. Handbook on pressurized irrigation techniques FAO consultant, Rome, chapter 7, Water quality for irrigation.
87. **Poustini, K., & Siosemardeh, A. (2004)**. Ion distribution in wheat cultivars in response to salinity stress. *Field crops research*, 85(2-3), 125-133.

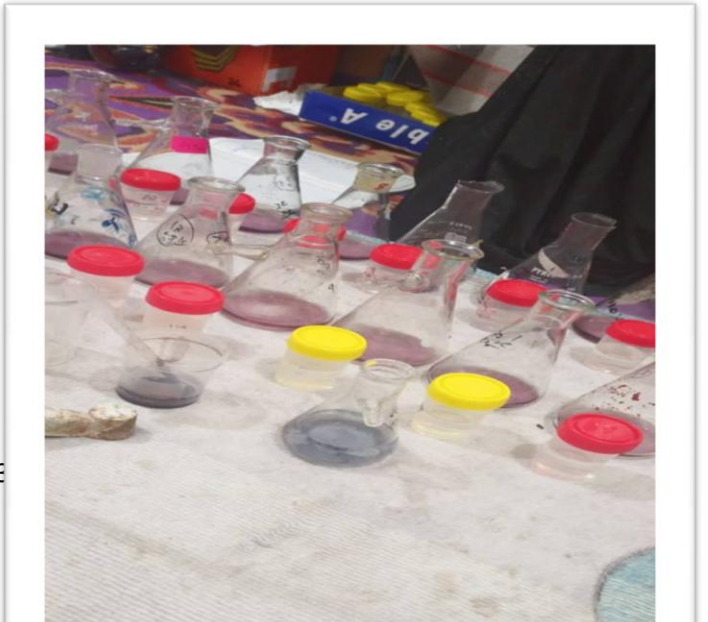
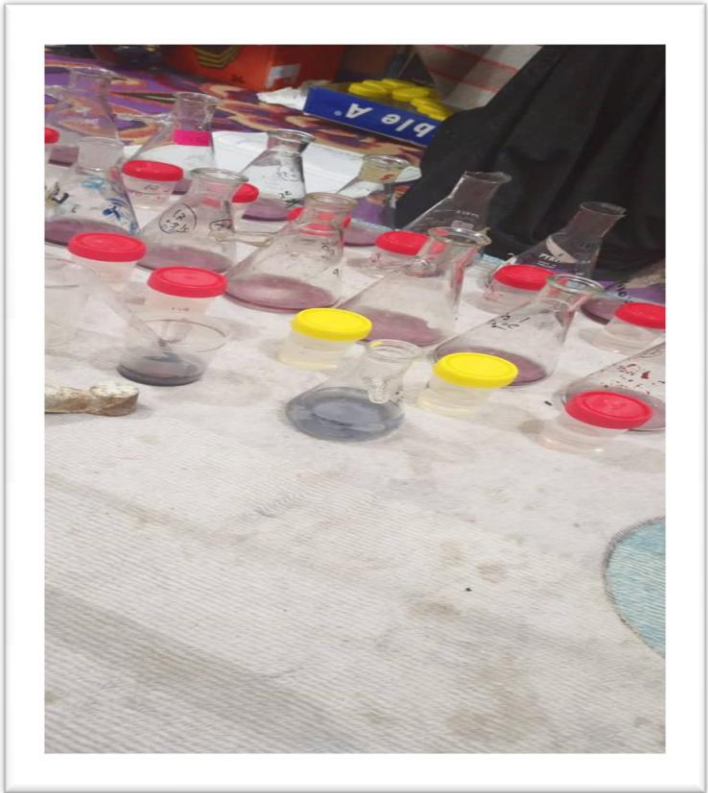
88. **Qureshi**, A. S., Ahmad, W., & Ahmad, A. F. A. (2013). Optimum groundwater table depth and irrigation schedules for controlling soil salinity in central Iraq. *Irrigation and Drainage*, 62(4), 414-424.
89. **Ragab**, A.A.M, F. A .Hellal and M. Abd El-Hady. (2008). Water salinity impacts on some soil properties and nutrients uptake by wheat plants and calcareous soil, *Australian Journal of Basic and Applied Sciences*. 2 (2): 225-233.
90. **Rahil**, M., H.Hajjeh.andA.Qanadillo. (2013). Effect of Saline Water Application through Different Irrigation Intervals on Tomato Yield and Soil Properties. *Open Journal of Soil Science*. 3: 143-147.
91. **Rajpar**, L., (2011)Enhanced fodder yield of maize genotypes under saline irrigation is afunction of tgeir increased K accumulation and better K/Na ratio. *African J. Biotech.*, 10: 1559-1565.
92. **Rani**, K. U. Sharma, K. L., Grace, J. K., Raj, M., Mittal, S. B., Singh, J., Sharma, S. K., (2013). Improvement and assessment of soil quality under long-term conservation agricultural practices in hot, arid tropical aridisol. *Communications in soil science and plant analysis*, 44(6), 1033-1055.
93. **Rashdi**, H., Kumar, V., Jawar, A. K., Rajput, A., Shaikh, M. N., & Waggan, M. R. (2004). Plant nutrition management for horticultural crops under water stress condition. Symposium paper on micronutrient status of garden soils in Hyderabad District.(Oct 6th, 2004 Quetta, Pakistan). *Soil Sci. Soc. of Pakistan*, 28-33.
94. **Rengasamy**, P. (2010). Soil processes affecting crop production in salt affected soils. *Australian Journal of Soil Research*. 37: 613–620.
95. **Richards**, A. (1954). Diagnosis and improvement of saline and alkali soils. *Agriculture Handbook*, No. 60, USDA, Washington. Phocaides, A.2001. Handbook on pressurized irrigation techniques . FAO

96. **Ridoutt**, B. G., & Pfister, S. (2010). A revised approach to water footprinting to make transparent the impacts of consumption and production on global freshwater scarcity. *Global Environmental Change*, 20(1), 113-120.
97. **Russell**, (1973). The decomposition of plant material: In soil conditions and plant growth. 10th. Ed. Longman. London.
98. **Sabar**, M. A. (2009). Degradation of low rank coal by *Rhizopus oryzae* isolated from a Pakistani coal mine and its enhanced releases of organic substances. *Fuel*, 253, 257-265.
99. **Senn**, M. E., Rubio, F., Bañuelos, M. A., & Rodríguez-Navarro, A. (1991). Comparative functional features of plant potassium HvHAK1 and HvHAK2 transporters. *Journal of Biological Chemistry*, 276(48), 44563-44569.
100. **Shamsi**, K., & Kobraee, S. (2013). Biochemical and physiological responses of three wheat cultivars (*Triticum aestivum* L.) to salinity stress. *Annals of Biological Research*, 4(4), 180-185.
101. **Shewry**, P. R. (2009). Wheat. *Journal of experimental botany*, 60(6), 1537-1553.
102. **Sinclair**, J. B. (1982). Thermotherapy of Soybean Seeds to Control Seedborne Fungi. *Phytopathology*, 72(7), 831-834.
103. **Siso**, M. G. (1995). Yeast β -galactosidase in solid-state fermentations. *Enzyme and Microbial Technology*, 19(1), 39-44.
104. **Soil Survey Staff** . (2006). Key to soil Taxonomy . 10th Edition. United States Department of Agriculture , Natural Resource Conservation Service. Washington , D.C.
105. **Sparks**, D.L.(2000).Bioavailability of soil potassium, D-38-D-52. In M.E. Sumner(ed.) Handbook of Soil Science, CRC Press, Boca Raton, FL.
106. **Stephen**, C., Anderson, E., Kurath, G., & Kent, M. L. (2002). Epidemiological investigation of infectious hematopoietic necrosis virus in salt

- water net-pen reared Atlantic salmon in British Columbia, Canada. *Aquaculture*, 212(1-4), 49-67.
107. **Sun, T., Li, S., & Ren, H. (2013)**. Profilin as a regulator of the membrane-actin cytoskeleton interface in plant cells. *Frontiers in Plant Science*, 4, 512.
 108. **Takase, M., L.K. Sam-Amoah and J.D. OwusuSekyere, 2011**. The effects of four sources of irrigation water on soil chemical and physical properties. *Asian Journal of Plant Science*. 10 (1): 92-96.
 109. **Tarafdar, J. C., & Rao, A. V. (1996)**. Contribution of *Aspergillus* strains to acquisition of phosphorus by wheat (*Triticum aestivum* L.) and chick pea (*Cicer arietinum* Linn.) grown in a loamy sand soil. *Applied Soil Ecology*, 3(2), 109-114.
 110. **Tavakkoli, E., P.Rengasamy&G.K.Mcdonald.(2010)a**. High concentrations of Na⁺ and Cl⁻ ions in soil solution have simultaneous detrimental effects on growth of faba bean under salinity stress. *J Exp Bot*. 61: 4449–4459.
 111. Tony, W. 2006. *Growing Food. A Guide to Food Production*, pp. 333.
 112. **Ünlükara, A., Cemek. B., Karaman. S., Erşahin S.(2008)**. Response Of Lettuce (*Lactuca sativa* var. *crispa*) To Salinity Of Irrigation Water. *New Zealand Journal Of Crop And Horticultural Science*. 36: 265-273.
 113. **Vágó, I., Kincses, S., Loch, J., & Nagy, Z. (2007)**. Development of soil extractant for determination of mobile boron contents, and establish of the role of some soil properties. *OTKA Kutatási Jelentések/ OTKA Research Reports*.
 114. **Van Hoorn, J. Burke, S. E., Sanson, A. V., (2018)**. Effects of irrigation water quality and NPK-fertigation levels on plant growth, yield and tuber size of potatoes in a sandy loam alluvial soil of semi-arid region of Indian Punjab. *Agricultural Water Management*, 266, 107604.

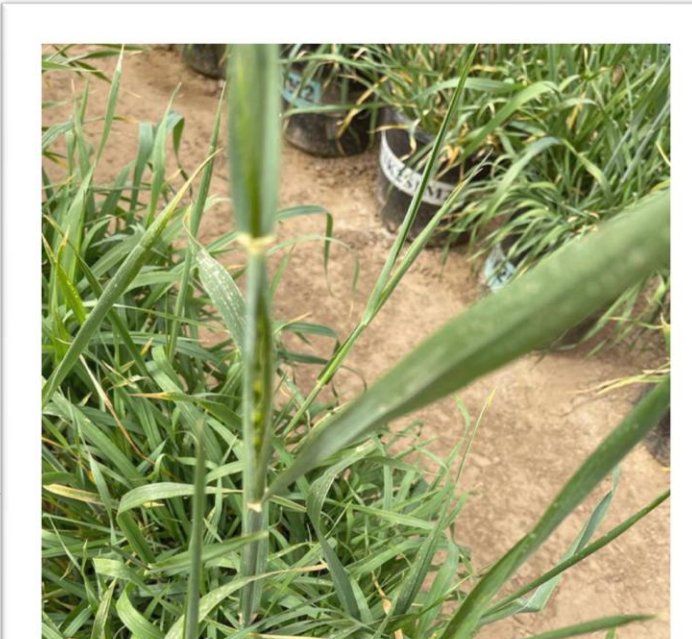
115. **Van Slyke**, Richard, and Yi Young. "Finite horizon stochastic knapsacks with applications to yield management." *Operations Research* 48, no. 1 (2000): 155-172.
116. **Varvel**, G. E., Eghball, B., Shanahan, J. F., & Gilley, J. E. (2003). Reduction of high soil test phosphorus by corn and soybean varieties. *Agronomy Journal*, 95(5), 1233-1239.
117. **Vessey**, J. K. (2003). Plant growth promoting rhizobacteria as biofertilizers. *Plant and soil*, 255(2), 571-586.
118. **Walpola**, B. C., and K. K. I. U. Arunakumara. (2010). Effect of salt stress on decomposition of organic matter and nitrogen mineralization in animal manure amended soils. *The Journal of Agricultural Sciences*. 5 (1): 9-8.
119. **Wang**, L., Ok, Y. S., Tsang, D. C., Alessi, D. S., Rinklebe, J., Wang, H., ... & Hou, D. (2020). New trends in biochar pyrolysis and modification strategies: feedstock, pyrolysis conditions, sustainability concerns and implications for soil amendment. *Soil Use and Management*, 36(3), 358-386.
120. **Whitelaw** M, A,(2000), Growth promotion of plant inoculated with phosphate-solubilizing fungi. *Adv.Agron.*, 69:99-152.
121. **Yadav**, J.; J, P. Verma. and K. N. Tiwari. (2011). Solubilization of Tricalcium phosphate by fungus *Aspergillus niger* at Different Carbon Source and Salinity. *Trends in Applied Sciences Research.*, 6(6):606-613.
122. **Zhu**, J.K.(2007). Plant salt stress. Advanced Article .*Encyclopedia of Life Sciences*. John Wiley & Sons, Ltd.

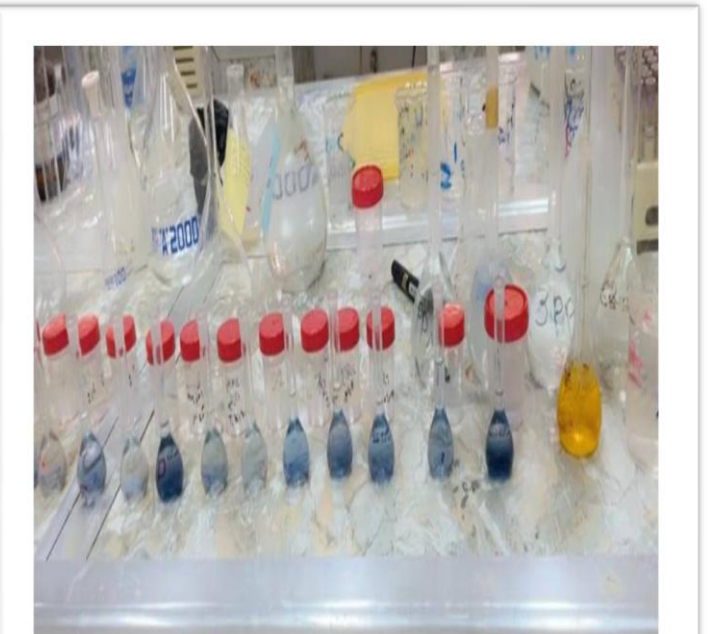
الملاحق



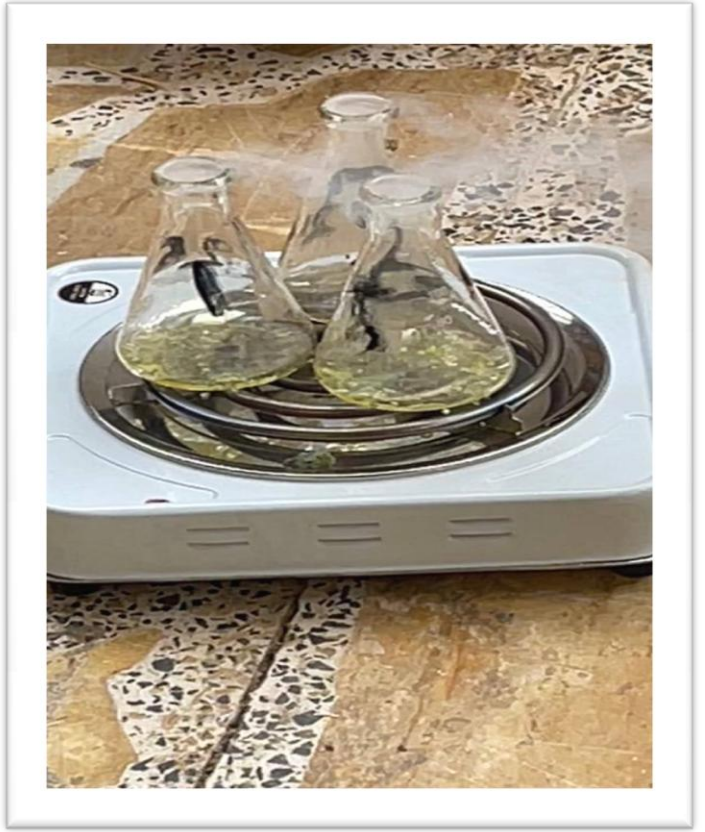












Abstract

The experiment was applied in the College of Agriculture - Wasit University, Wasit, Iraq for (2021-2022) season. The wheat (Iba 99) cultivar has been planted using a complete randomized design (CRD). The study aim was to estimate the different levels of salinity of irrigation water alternating with fresh water on the growth and production of wheat. Also, to evaluate of the biological effect of mitigating the effects of salinity of irrigation water by using *Aspergillus niger* fungi that stimulate growth under saline stress conditions with levels of potassium fertilizer that added to the soil. As well as, the study of interaction effect between burning wheat residues with growth stimulating fungi factors and potassium fertilizer on the growth and production of wheat.

Therefore, the study has been included conducting an experiment in plastic pots, each one with a capacity of 10 kg, and cultivating the wheat crop. Four factors have been used in this experiment. The first factor was two types of unburned soil and burnt soil. The second factor was the use of two levels of irrigation water salinity (1.2,4) dSi m⁻¹. Third factor was the addition of potassium fertilizer at 125 and 250 kg K.ha⁻¹. The fourth factor was the addition of *A. niger*. As well as, the double and triple interference factors. The results have been showed that unburned soil has been recorded highest values in some of the studied traits: plant height, grain yield, spike length, biological yield, number of branches, number of spikes, and content of elements including K, P, N. The results have been also found a response to potassium fertilization. The best level was the second level K2 250 kg, this concentration has been indicates the highest values for the studied traits: plant height, grain yield, spike length, biological yield, number of branches, and number of spikes. The results also detected that the *A. niger* was the most common fungus in the root zone. It was present throughout the growth period of the wheat and colonized the root zone. It was not affected by saline irrigation

water, and it has been recorded the best results for all the traits studied in the experiment. Finally, the effect of saline irrigation water was clear in all the studied factors. The first level has been recorded 1.2 dsi-m^{-1} . It was the highest values for all the studied traits. On the other hand, the second level has been found 4 dSi m^{-1} .

Republic of Iraq

**Ministry of Higher Education and Scientific Research
Wasit University
College of Agriculture
Department of Soil Sciences and Water Resources**



**Role of Irrigation water quality potassium fertilizer and Inoculation
with Aspergillus niger on the growth and yield of wheat in burnt and
unburnt soil**

A Thesis Submitted By

Lyaly Ghazy Saham

To the Council of the College of Agriculture - University of Wasit

It is part of the requirements for an MSc degree

in agricultural sciences

(Soil Sciences and Water Resources)

Supervised by

Assist. Prof.Dr Abdul Kareem Hassan odhafa

Assist. Prof.Dr Azher Hameed Farag Al-Taie