

## نوعية بعض المياه الجوفية وتأثيراتها في التربة تحت منظومات الري بالرش في منطقة السد العظيم / محافظة ديالى

ابراهيم عيال هادي

طامي زين ضاحي

طه أحمد علوان

مديرية زراعة محافظة ديالى

كلية الزراعة/جامعة تكريت

### الملخص

اختبرت ثلاثة آبار أرتووازية في منطقة السد العظيم استخدمت مصدر لمياه الري بالرش لمدة أربعة سنوات سابقة لمعرفة تأثيرها على مستوى تراكم الأملاح في تربة كلسية ذات نسجة مزيجية غريبة، بينت النتائج ارتفاع مستوى ملوحة مياه الآبار الثلاثة عن الحدود الموصى بها من قبل المختبرات العالمية، في حين كان مستوى الملوحة مقبولاً في مياه نهر العظيم وبلغت قيم الإيصالية الكهربائية  $5.07 \Omega$  و  $3.63 \Omega$  و  $4.53 \Omega$  و  $S/m 2.21$  في مياه الآبار 1 و 2 و 3 ونهر العظيم حسب الترتيب. ونتيجة لذلك ارتفعت قيم الإيصالية الكهربائية إلى حدود غير ملائمة لانتاج معظم المحاصيل في التربة التي تروى من بئر (1) وإلى حدود ملائمة لبعض المحاصيل المقاومة للملوحة في التربة التي تروى من البئر (2)، في حين كان تأثير الملوحة معتدلاً في الترب تحت مياه البئر (3) ونهر العظيم.

وكذلك أوضحت النتائج ارتفاع قيم كل من  $ESP$  و  $SAR$  إلى حدودهما المعتدلة في التربة التي تروى من بئر (1) وإلى الحدود الواطنة في الترب التي تروى من بقية المصادر المائية. وظهر ارتفاع تركيزي كل من الكلور والكبريتات إلى حدود غير مرغوب فيها في مياه الآبار الثلاثة وإلى حدود مقبولة في مياه نهر العظيم. أما ترسيز الكاربونات والبيكاربونات والنترات فظهرت بحدود واطنة ولا يوجد ضرر مباشر منها في التربة والنباتات. وأوضحت النتائج عموماً عدم وجود أثر لكاربونات الصوديوم الباقي ( $RSC$ ) إذ كانت ذات قيم سالبة.

### المقدمة

وعلى الرغم من أن كمية المياه المتوفرة من تلك المصادر محدودة في العراق فقد بذلت جهود كبيرة خلال السنوات الأخيرة في تعليم وتحث المزارعين على اتباع طرق الري الأكثر اقتصاداً في استغلال تلك المياه التي من شأنها الحفاظة على التوازن الهيدرولوجي للمياه الجوفية وذلك باتباع طرق الري بالرش والتنيقية على وجه التحديد. لذلك فإن دراسة نوعية المياه الجوفية وتحديد صلاحيتها للري ومدى تأثيرها في قسم من الصفات الإنتاجية للتربة تعد من المهام التي ينبغي التوجه لها لغرض الأخذ بقسم من التحوطات الإدارية في الترب ذات العلاقة لتجنب تدهورها والمحافظة على انتاجية جيدة للمحاصيل المطلوب زراعتها وارؤها بذلك المياه.

ان تحديد نوعية مياه الري على اساس مكوناتها

الكيميائية ومحتوها الكلي من الأملاح الذائبة درسها

من أحد الأسباب الرئيسية في تجمّع الأملاح في ترب المناطق الجافة وشبه الجافة هو استعمال مياه رى ذات محتوى غير قليل من الأملاح. أن زيادة المساحات المزروعة وما رافقها من تزايد الطلب على المياه لغرض تلبية حاجة المحاصيل المختلفة قد أدى إلى البحث عن مصادر مختلفة للمياه ولا سيما خلال مواسم الجفاف التي تنحصر فيها كميات مياه الأمطار حين لا تلبي المياه السطحية ذلك الطلب.

ومن المصادر المهمة التي كان بالإمكان الاستفادة منها لسد ذلك النقص هي المياه الجوفية.

تاريخ أستلام البحث: 2005/6/28

فيزيائية مهمة للترابة وهي علاقة نسحة التربة مع درجة الاصحالية الكهربائية لمياه الري ونسبة تبادل الصوديوم المثوية في التربة (6).

ترمي هذه الدراسة إلى تحديد نوعية المياه الجوفية وتأثير استخدامها بطريقة الري بالرش في قسم من صفات التربة الكيميائية ومدى تراكم الأملاح والصوديوم في قسم من ترب محافظة ديالى.

الكثير من الباحثين (11, 9, 6, 11) ان اهم الخواص المحددة لنوعية المياه هي المحتوى الكلي للأملال والتركيب الأيوني والعناصر الصغرى(11) في حين حددت أهم الخواص مثل الاصحالية الكهربائية ونسبة امتزاز الصوديوم والبورون والبيكاربونات (8). ومن الخواص التي حددت لدراسة نوعية المياه هي تركيز الأيونات السالبة والموجة وتركيز الصوديوم ودرجة تفاعل الترفة (9). وقد أضافت محطة التجارب في كنساس صفة

### مواد البحث وطرقه

الى مختبر الهيئة العامة للبحوث الزراعية /قسم بحوث الترفة لغرض اجراء التحليلات المختبرية كما يأن :-

- التوزيع الحجمي لمضادات الترفة بطريقة الماصة الدولية التي اوردها Black (3).

- الاصحالية الكهربائية بواسطة جهاز الاصحالية الكهربائية ودرجة تفاعل الترفة PH بواسطة جهاز PH-Meter والكلاسيوم والمنغنيسيوم بالتسريح مع الفيرسنيت والصوديوم باستعمال جهاز اللهب الضوئي Flamephotometer وحسب الطرق الواردة في ( USDA No.60 ).

والجدول (1) بين قسم من الصفات الفيزيائية والكيميائية للترفة المدروسة اما عينات المياه فقد جرى تحليلها مختبريا بالطرق المستعملة نفسها في تحليلات الترفة. فقد قدر الكلور بالتسريح مع ترات الفضة والكريات بطريقة الترسيب مع كلوريد الباريوم والكاربونات والبيكاربونات بالتسريح مع حامض الكريبيت والترات باستعمال محلول Devarda alloy ( كما اوردها Richards (8).

تم حساب نسبة امتزاز الصوديوم (SAR) ونسبة تبادل الصوديوم (ESP) وكarbonات الصوديوم المتبقية (RSC) وفق المعادلات الآتية (12) :-

أجريت الدراسة في منطقة السد العظيم التابعة لمحافظة ديالى 100 كم شمال بغداد ، على تربة مزجية غرينية اذ اجري الكشف الموقعي على مساحة الارضي المرادأخذ النماذج الترابية والمائة منها للوقوف على صفاتها الفيزيائية والكيميائية ونوعية مياه الآبار او لا انه المصدر الرئيسي للري في المنطقة والمحصول الرئيس الذي يزرع وهو الخنطة. حددت أربعة مواقع رئيسية ممثلة للمنطقة لغرض اجراء الدراسة، ثلاثة منها ذات مصادر مياه ري جوفية (آبار عميقه) وواحد يسقى بواسطة مياه سطحية مصدرها نهر العظيم للمقارنة وتقع ضمن قرى الوحدة والخرة اذ بلغت مساحة الوحدة الاستثمارية 120 دونم مزروعة بمحصول الخنطة وطريقة الري بواسطة منظومات الري بالرش المحوري مدة اربعة مواسم متالية.

أخذت نماذج الترفة قبل الحصاد بفترة قصيرة بعد الرى الأخيرة وخلال مرحلة تعطيس المحصول وكان عمقهما (صفر-25 سم) و (25-50 سم) ولكل موقع ثلاثة مكررات عشوائية. اما عينات المياه فقد اخذت في الوقت نفسه من الآبار ومياه نهر العظيم وخلال فترة تشغيل مضخات سحب (مياه جارية).

جفت نماذج الترفة وطحنت بواسطة مطرقة خشبية ومررت من منخل قطر فتحاته 2 ملم وأرسلت

$$ESP = \frac{100(-0.126 + 0.147SAR)}{1 + (-0.0126 + 0.147SAR)}$$

$$RSC = (CO_3^{=3} + HCO_3^-) - (Ca^{++} + Mg^{++})$$

## النتائج والمناقشة

dS\m . اذ تراوحت بين 5.07 و 4.53 و 3.63 dS\m للأبار (1و2و3) على التوالي، في حين حافظت مياه نهر العظيم عند مستوى ملحي معتدل و ضمن الحدود الموصى بها اعلاه ومقدارها 2.21 dS\m .

- نسبة امتزاز الصوديوم SAR : تراوحت نسبة امتزاز الصوديوم بين 8.9 و 6.42 و 2.21 مليمكافي/لتر في مياه (بئر 2 وبئر 1 وبئر 3 ونهر العظيم) على التوالي. و بذلك فإن مياه البتراء (2,1) تكون ذات تأثير معتدل في مثل هذه التربة المزججية الغرينية (9,7). أما باقي المصادر المائية فهي ملائمة في هذه الترب. وان احتمالات حدوث ضرر من الصوديوم قليل خاصة أن حالة الصرف فيها جيدة ولكن ينبغي اضافة كميات رى زائدة لأجراء الغسل المستمر للتربة والمحافظة على نسبة صوديوم ضمن الحدود الموصى بها.

- الكلور: اشارت البيانات اعلاه الى ارتفاع قيم تركيز الكلور في مياه الآبار الثلاثة عن الحد المحرج وحدوده 10 مليمكافي/لتر (10) . إذ تراوحت تركيز الكلور بين 17.5 و 21 و 11.6 و 7.8 مليمكافي/لتر في مياه الآبار (1) و (2) و (3) ونهر العظيم على التوالي وهذا يشير الى ان نوعية مياه الآبار تقع ضمن الصنف غير المرغوب فيه بالمقارنة مع نوعية مياه نهر العظيم التي تعتبر مرغوباً فيها وعليه فان استخدام مثل تلك المياه بطريقة الري بالرش يسبب اضراراً مباشرة على المحاصيل المروية وفي مقدمتها احتراق الاوراق وخاصة الحساسة منها. وبالرغم من تصنيف المخططة من ضمن المحاصيل المعتدلة الحساسية للكلور ، لوحظ من المشاهدات الحقلية ان النباتات التي رويت من مياه

تشير نتائج تحليل التربة في موقع الدراسة (جدول 1) خلال أربعة مواسم زراعية لمحصول الحنطة تحت منظومات الري بالرش المhourي الى تجانس نسجة التربة (مزججية غرينية) وللموقع كافة وللعمقين المدروسين وبذلك تعد الترب ذات ذات نسجة متوسطة (6) . وان حالة الصرف جيدة اذ لم تلاحظ رطوبة عالية خلال أعماق التربة التي تمثل منطقة جذور النباتات الفعالة.

اما بالنسبة لبقية الصفات فان البيانات في الجدول أعلاه تشير الى ما يأتي:-

- تقارب رقم تفاعل التربة ضمن الحدود الاعتيادية للترب العراقية الكلسية 7.6-7.8 .

- الصوديوم: ارتفاع تركيز الصوديوم نسبياً للموقع كافة اذ إن أعلى معدل لتركيز الصوديوم بلغ 56.33 مليمكافي/لتر عند العمق (صفر- 25سم) في التربة التي تسقى من بئر (1). في حين ان أدنى معدل لتركيز الصوديوم بمقدار 21 مليمكافي/لتر عند العمق (صفر-25سم) في التربة التي تسقى من نهر العظيم.

- الكالسيوم والمنغنيسيوم: تشابهت تركيز العنصرين مع اتجاه الصوديوم نفسه اذ بلغت اقصاها 30.6 و 5.66 مليمكافي/لتر على التوالي في العمق (صفر-25سم) في التربة التي تسقى من بئر (1)، في حين ان أدنى التركيزين بلغ 20 و 8.8 مليمكافي/لتر على التوالي في العمق (صفر-25سم) في التربة التي تسقى من بئر (2).

## نوعية مياه الري

تشير البيانات في جدول (2) الى ما يأتي:-

- الايسالية الكهربائية EC: ارتفعت قيم الايسالية الكهربائية في مياه الآبار عن الحدود التي وصى بها مختبر الملوحة الأمريكية ( 8 ) الى مقدارها 2.25

الذي يعبر عنه بكاربونات الصوديوم المتبقية في التربة (11) وعند إجراء تقييم كل من أيونات الكالسيوم والمنغنيسيوم ومقارنتها مع تراكيز الكاربونات والبيكاربونات الجدولين (2) يظهر أن جميع المياه المستعملة ذات قيم سالبة لكاربونات الصوديوم المتبقية جدول (2) وإن هذه القيم السالبة دليل على عدم وجود خطورة في استخدام مياه الري هذه على التربة بصورة آنية وقد يعزى ذلك إلى مرور المياه خلال طبقات غنية في أملاح الكالسيوم والمنغنيسيوم مما يؤدي إلى انخفاض قيمة كاربونات الصوديوم المتبقية {12 و 1}.

- التراث: لم تشر البيانات في جدول (2) أعلاه إلى وجود تركيز ذات ضرر يذكر بالنسبة لأيون التراث في جميع مصادر المياه تحت الدراسة إذ تراوحت تراكيز التراث بين 7 جزء من المليون في البئر (2) إلى 4.9 جزء من المليون في كل من بئر (1) ومياه نهر العظيم في حين بلغ التركيز 6.65 جزء من المليون في مياه البئر (3) وتقع هذه التراكيز عموماً ضمن المدى الآمن والمصنف بحدود 30-5 جزء من المليون(2).

### تأثير نوعية مياه الري على صفات التربة المدرستة

مياه درجة الاصالية الكهربائية من 1 إلى 6.32 dS/m والي 6 dS/m عند العمقين الاول والثاني على التوالي. أما مياه نهر العظيم فهي الأخرى رفعت درجة الاصالية الكهربائية في ترب حقول الخنطة تحت منظومات الري بالرش من 1 إلى 6.04 dS/m والي 6 dS/m عند العمقين أعلاه وعلى التوالي .

وعليه فإنه من المؤكد أن نوعية المياه في البئر

(1) قد رفعت مستوى ملوحة التربة إلى حدود ضارة بالمحاصيل متوسطة المقاومة ومنها محصول الخنطة الذي يعد الحصول الرئيس في المنطقة(5). إما في الترب المروية من البئر (2) فيمكن زراعة المحاصيل ذات التحمل النوعي للملوحة مثل الخنطة والقطن وزهرة الشمس ومعظم المحاصيل العلفية وقسم من الحضارات الشتوية

بئر (1) قد بدت عليها آثار الضرر من الكلور والاملاح واضحة.

- الكبريتات : ارتفعت قيم تركيز الكبريتات في مياه الآبار الثلاثة عن الحد المحرج والمصنفة بمحدود 14.2 مليكمكافئ/لتر(10). إذ تراوحت تراكيز الكبريتات بين 29.2 و 29 و 23.2 و 12.6 مليكمكافئ/لتر في مياه الآبار (1) و (2) و (3) و نهر العظيم على التوالي وعليه فإن تركيز الكبريتات في الآبار الثلاثة يمكن أن يصنف على انه غير مرغوب فيه في حين ان نوعية ماء العظيم يكون مرغوباً فيها. ويدرك ان الكبريتات أقل ضرراً من الكلور للنباتات أذ وجد إن التأثير الضار لأنيون الكبريتات يعادل نصف التأثير الضار للكلور عند التركيز نفسه (4). ولكن الحالة تحت ظروف الدراسة الحالية قد تكون مختلفة خصوصاً ان طريقة الارواه تكون بالرش على النباتات وما يصاحب ذلك من تراكم الكبريتات على الاوراق مسبباً ضرراً مباشراً للنبات.

- الكاربونات والبيكاربونات: ان ضرر الكاربونات والبيكاربونات في ماء الري يأتي أولاً من خلال اتحادها مع الكالسيوم والمنغنيسيوم وترسيبها في التربة وبذلك يؤدي إلى زيادة الصوديوم المتبقى

تشير البيانات في جدول (3) إلى ما يأتي :-

- درجة الاصالية الكهربائية: ساهمت نوعية مياه الآبار وكذلك مياه نهر العظيم خلال مدة 4 مواسم زراعية من استعمالها لري محصول الخنطة بواسطة منظومات الري المخوري في رفع درجة الاصالية الكهربائية للترب تحت الدراسة وخلال العمقين (0-25 سم) و (25-

50 سم). فقد ارتفعت درجة الاصالية الكهربائية في التربة نتيجة استعمال مياه البئر (1) من 1.56 إلى 9.5 dS/m والي 10.94 dS/m عند العمقين الاول والثاني على التوالي. وفي البئر (2) أدى استعمال مياه إلى رفع درجة الاصالية الكهربائية لمحول التربة من 1.56 dS/m إلى 7.31 dS/m والي 8.4 dS/m عند العمقين الاول والثاني على التوالي. وفي البئر (3) رفعت

شرطة المحافظة على توازنها الملحى وذلك بإجراء عمليات الغسل المستمرة والبزل الجيد وعدم ترك التربة في حالة جفاف خلال فترة تواجد المحاصيل.

(قلوية) متصلبة في منطقة الجذور وهذا يجب القيام بالفحص الدوري للتربة للمحافظة على توازن الصوديوم في التربة (5)اما بقية المصادر المائية التي شملتها الدراسة من الآبار (3،2،3) ومياه نهر العظيم فإنما حافظت علىبقاء نسب تبادل الصوديوم في الترب ضمن حدودها الواطئة على الرغم من ارتفاعهاأرتفاعاً ملحوظاً بالمقارنة مع الترب غير المزروعة (جدول 3) وذلك حسب تقدير جامعة ولاية كنتاس الامريكية (6) وسيب ذلك يرجع إلى ارتفاع كميات الكالسيوم والمنغنيسيوم في ترب الدراسة ومعادلتها لأيون الصوديوم (جدول 1) وعلىه فان المحافظة على مستوى الصودية ضمن الحدود الواردة أعلاه يعد ضرورياً لتجنب تزايد مستواها في التربة إلى حدود تضر بالترسب والمحصول .

باستثناء القوليات منها. في حين ان الارواء من بئر رقم (3) ونهر العظيم قد حافظ على حدود الملوحة المتوسطة التي يمكن بواسطتها زراعة معظم المحاصيل والخضروات

- حالة الصوديوم: ارتفعت قيم نسب الصوديوم المتتر (SAR) و نسب الصوديوم المتبادل (ESP) ارتفاعاً ملحوظاً في كافة الترب قيد الدراسة عند مقارنتها بالترسب التي لا تروي من مصادر المياه الجوفية وكذلك ماء نهر العظيم. فقد ارتفعت نسبة الصوديوم المتبادل في التربة التي تروي من مياه البئر (1) من 12.62% الى 15.12% عند العمقين (25-0 سم) و (50-25 سم) على التوالي. وبذلك أصبح مستوى الصودية في هذه التربة بحدوده المعتدلة وهو المستوى الذي يعد بحدوده الحرجة في مثل هذه الترب ذات النسجة المتوسطة وعليه ينبغي اتخاذ الاحتياجات اللازمة مثل اضافة بعض المصلحات التي تحسن بناء التربة كاستخدام الاسمدة الحيوانية او مخلفات المحاصيل او زراعة محاصيل التغطية (السماد الاخضر) او أي اجراء اداري من شأنه منع تكون طبقات صودية

## النوصيات

بناءً على نتائج هذه الدراسة فإنه يمكن التوصية بما يأتى:-

1. اتباع الوسائل الإدارية كافة التي من شأنها التقليل من مضار الملوحة والقلوية التي يمكن تزايدتها مستقبلاً بسبب استمرار استعمال تلك الآبار في سقي محصول الخنطة وذلك بإجراء الحراثة العميقه التي تؤدي إلى تفتيت الطبقات المتصلبة لزيادة نفوذ الماء وزيادة سرعة الصرف الداخلي للتربة وتجانس توزيع الأملاح وعدم تراكمها عند منطقة الجذور أو قرب سطح التربة.
2. تجنب الخفاض المحتوى الرطوي للتربة إلى مستوى الجفاف وذلك عن طريق السقي المستمر لغرض المحافظة على التوازن الملحى عند أعماق التربة المختلفة وخاصة عند الجذور.
3. زراعة أصناف المحاصيل ذات المقاومة الجيدة للملوحة والصوديوم في مثل هذه الترب والاستمرار بزراعة المحاصيل الشتوية فقط وتجنب زراعة المحاصيل الصيفية وبالخصوص في الترب التي تروي من البئرين 1،2 في حين إن نوعية المياه في البئر 3 ونهر العظيم تصلح لأنواع المحاصيل كافة.
4. إجراء فحص موسمي للتربة والمياه في منطقة الدراسة والمناطق الأخرى للتأكد من صلاحيتها للإنتاج الزراعي والتخاذل الإجراءات الإدارية الضرورية لمنع تدهور تلك الترب وما عليها من محاصيل زراعية.

### المصادر

اسماويل ، أكرم عثمان (1986) تحديد صلاحية بعض المياه الجوفية في سهل اربيل للأستخدامات المختلفة ، رسالة ماجستير ، كلية الزراعة، جامعة صلاح الدين.

**Ayers, R.S., 1977.** Quality of water for irrigation. Irrig & Drainage. Div.103: 135-154 (C.F.) Follettetal (1981). Prentic-Hall, Inc. Englewood – cliffs, New Jersey, USA .

**Black ,C.A,1965.**Methods of soil analysis .part (1) .Amer.Soc.of Agr. Inc.U.S.A.

**Doneen, L.D.,(1954).** Salinization of soil by salt in the irrigation-water, Amer. Geophys. Union. Trans. 35:943-950(C.F). Esmail, A.O, 1986. M.SC. Thesis, College. Of Agric. Univ.of Salaheldine

**Follett, R.F., L.S. Murphy and R.L. Donahua,** 1981. Fertilizers and soil Amendments, prentice-Hall, Inc. Englewood-cliffs, New Jersey, USA.

**Jacobs,H.S. and D.A. Whitney,** 1975. Determing water quality for Irrigation, Extesion service Cir. No.C.369, kansas state-University (C.F.) Follett, R.F., et.al, (1981), prentice-Hall, Inc. Englewood-cliffs, New Jersey, USA.

**Muhammed, S., 1996.** Soil salinity, sodicity and water-logging. P.472-506. In A.Rashid and K.S. Memon (Managing Authors ) Soil Science. National book foundation, Islamabad, Pakistan.

**Richards, L.A, (1954).** Diagnosis and Improvement of saline and Alkali soils. Agriculture Hand book No.60 USDA.

**Rijtema, P.E., 1981.** Quality standards for irrigation water. Acta Hort. 119: 25-35.

**Todd, D.K., 1970.** The water encyclopedia. Water information center, USDA, 350P (C.F.) Esmail, A.O. (1986). M.SC. Thesis. College. Of Agric. Univ. of Salaheldine.

**Van Hoorn , J.W., 1970.** Quality of irrigation water, limits of USE and prediction of long term affects. Irrigation and Drainage paper(7) . Salinity Scminar, Baghdad, FAO-Un, Rome, pp117-135.

**Wilcox , L.V., 1955.** Classification and use of Irrigation waters. USDA. Cir.20 (C.F) Ismail, L.K., 1988. Irrigation and Drainage, Univ. of Mosul, Minis. Of Higher Educ. Mosul.

جدول (١) بعض الصفات الفيزيائية والكيميائية لرطب الدراسة

مصدر الري بص(١)	ناتجية السد العظيم (قرية الوحدة)						الموقع
	عدد مواسيم الزراعة	عمق العينة (سم)	التحليل الميكانيكي	التجربة	فاعل الرذبة	الإيونات الموجبة للتربة ألفنر	
		%	%	pH	Na	Ca	
12.47	26.6	56.33	7.6	26.89	53.52	19.59	25-0 50-25
15.66	30.6	50.00	7.6	13.43	55.7	30.87	
8.8	20	34.67	7.7	23.69	70.33	5.97	25-0 50-25
10.33	26.77	37.33	7.6	12.77	74.66	12.55	
10.47	24.27	31.3	7.7	10.45	82.63	6.92	25-0 50-25
9	22.93	23.33	7.8	47.26	46.12	6.62	
.17	24	21	7.7	17.39	56.22	26.28	25-0 50-25
0.1	23.8	24	7.8	29.58	63.08	7.34	
							نهر العظيم (قرية المجرة)

جدول (2) نتائج تحليل مياه الري المستخدمة للإبار الثلاثة وغير العظيم

مصدر الري	الإيثريلية ECe	الكهربائية dS/m	تركيز الكلور	تركيز الكبريتات	تركيز البيريلينا	تركيز الصوديوم SAR	نسبة امتصاص الصوديوم	كاربونات الصوديوم المتبقية
مصدر الري	الإيثريلية ECe	الكهربائية dS/m	تركيز الكلور	تركيز الكبريتات	تركيز البيريلينا	تركيز الصوديوم SAR	نسبة امتصاص الصوديوم	كاربونات الصوديوم المتبقية
بر المظليم	3	3.63	11.6	23.2	0.6.	3.1	6.65	-30.04
بر العظيم	2	4.53	17.5	29	0.7	3	7	-17.1
بر العظيم	1	5.07	29.2	21	1.4	2.52	4.9	- 42.36
بر العظيم	2.21	7.8	12.6	0.2	3	4.9	4.67	-29.97

جدول (3) تأثير نوعيات المياه المستعملة في الري على الاصحالية الكهربائية EC وحالة الصوديوم في الترب المدرسوسة

نسبة الصوديوم المتبادر ESP(%)	نسبة الصوديوم المتداوى SAR (mmol/L) لـ	نسبة أمتران الصوديوم Tribal الحقول	نسبة أمتران الصوديوم Tribal غير مزروعة	درجة الاصحالية الكهربائية Ece (dS/m)		عمق العينة (سم)	مصدر الري
				ترب غير مزروعة	ترب مزروعة		
5.4	15.21 12.62	4.85	13.67 10.4	1.56	10.94 9.5	25 50	بذر (1)
5.4	10.9 10.3	4.85	9.15 8.66	1.56	7.31 8.4	25 50	بذر (2)
1.8	8.8 6.6	2.03	7.62 5.76	1	6.32 6	25 50	بذر (3)
1.8	6 6.6	2.03	5.15 5.74	1	6.04 602	25 50	نهر المعظيم

\* تمثل القراءة الواحدة في الجدول متوسط لثلاثة مكررات

## Quality of some ground water and their effects on the soil irrigated by sprinkler systems in Great Dam Area-Diyala province.

T.A. Alwan k.z.Thahi      Mr. T.A. Hadi      Mr. I.K. I brahim  
Collage of Agric. Tikrit Univ.      Diyala Agriculture Directorate

### Abstract

Three deep wells in the Great Dam area used as a source for sprinkler irrigation for the last four growing seasons were chosen to evaluate their effect on soil salinity level in calcareous silt loam soil .

The result showed an increase in the salinity levels of the three wells in accordance to recommended limitations. Where as, water quality of Ediam river is acceptable for irrigation and EC values were 5.07, 4.53 , 3.63 and 2.21 dS/m for wells No. 1,2,3 and Ediam river respectively. Consequently, EC values of soils have increased to levels unsuitable for most crops grown on soil of that area which was irrigated from the well No. (1). Meanwhile, quality of well No.(2) is acceptable for some salt-tolerant crops and middle effect of salinity was resulted in the soils irrigated from well No. 3 and Edaim river.

The results indicated to an increase in values of both ESP and SAR to their middle boundaries in the soil irrigated from well No. (1) and to the lower levels in the soils irrigated from the other sources. On the other hand, undesired concentrations of both  $\text{Cl}^-$  and  $\text{SO}_4^{=}$  ions were recorded in water of the three wells under investigation and to acceptable concentrations in water of Edaim River. Where as, concentrations of  $\text{CO}_3^{=}$ ,  $\text{HCO}_3^-$  , and  $\text{NO}_3^-$  ions were so low that they do not have any direct injury on the both soil and plants. However, the results have showed negative values of residual sodium carbonate (RSC).