

AQualitative Evaluation of Al-Razzaza Water Drainage and Studying the Possibility of Its Use for Irrigation

التقييم النوعي لمياه مزل الرزازة ودراسة امكانية استخدامها لغرض الري

الدكتور فاضل محمد ظاهر*، الدكتور حسام هادي علوان*، باسم حمودي محسن**
*هيئة التعليم التقني/المعهد التقني في كربلاء، **مديرية زراعة كربلاء المقدسة

الخلاصة

اجريت هذه الدراسة في مدينة كربلاء لغرض تحديد مدى ملائمة مياه مزل الرزازة لغرض الري. تم اختيار اثني عشر موقعا على طول مجرى المزل لاختذ نماذج المياه. اجريت التحاليل الكيميائية لـ (96) نموذج من مياه المزل والتي جمعت على اساس نموذج واحد شهريا من كل من المواقع الاثني عشر خلال الفترة من حزيران/2009 ولغاية كانون الثاني/2010. شملت التحاليل الكيميائية للنماذج المائية تقييم تراكيز المواد الذائبة الكلية (TDS)، العناصر الرئيسة الموجبة (الكالسيوم Ca^{++} ، المغنيسيوم Mg^{++} ، الصوديوم Na^{+} ، البوتاسيوم K^{+}) والعناصر الرئيسة السالبة (الكبريتات So_4^{-} ، الكلوريدات Cl^{-}) بالإضافة الى المعاملات الهيدروكيميائية (التوصيل الكهربائي EC، درجة التفاعل pH، نسبة امتزاز الصوديوم SAR). اظهرت النتائج ان قيم الايصالية الكهربائية وتركيز الاملاح الذائبة الكلية لمياه المزل تزداد بشكل عام باتجاه نهايتها. بينت النتائج بان الصنف الشائع لمياه المزل لمختلف المواقع التي تم تحديدها وللفترة من شهر حزيران-2009 ولغاية شهر كانون الاول-2010 هو C2-S1 وفقا لتصنيف مختبر الملوحة الامريكي، اي انها مياه متوسطة الملوحة وقليلة الصوديوم، ولذلك يمكن استخدام هذا الماء لري معظم الترب والمحاصيل دون ان يؤثر على الايصالية الهيدروليكية ومعدلات الترشيح للتربة.

Abstract

This study was conducted in the city of Karbala for the purpose of determining the suitability of Al-Razzaza water drainage and studying the possibility of its use for irrigation. Twelve sites were selected along the course of the drainage to take samples of water. Chemical analyses were conducted for (96) samples of drainage water which collected monthly for all the sites during the period from June 2009 to January 2010. Chemical analysis for samples of water included evaluation of the total dissolved solids (TDS), the major positive elements (calcium, Ca^{++} , magnesium Mg^{++} , sodium Na^{+} , potassium K^{+}) and major negative elements (sulfates So_4^{-} , chloride Cl^{-}) in addition to hydrochemical transactions (electrical conductivity EC, pH, sodium adsorption ratio SAR). The results showed that the value of electrical conductivity and total dissolved solids generally increase towards the end of the drainage. Also the results showed that the common type for the drainage water of various sites that have been identified in the period from June -2009 to January -2010 is the C2-S1 that is, brackish and low sodium water. Thus this water is suitable to irrigate most crops and it can be used for irrigation purposes in different kinds of soils, without affecting the hydraulic conductivity and the rates of water infiltration of the soil.

المقدمة

نتيجة للتطور الكبير الذي اصبحت عليه المجتمعات البشرية واعتبار المياه أحد أهم عناصر التنمية البشرية في مختلف فعاليتها - خاصة الزراعية والصناعية- التي تسعى إلى تحقيقها، اصبحت الموارد المائية مدخلا للصراع بين العديد من المجتمعات وتطور دور المياه ليصبح أحد مكونات السياسة الدولية ذات الأهمية الإستراتيجية. وقد جاء في تقرير لجامعة الدول العربية (ان ابرز واخطر التحديات التي تواجه الامة العربية في عقد التسعينيات والعقود القادمة هي مشكلة المياه او مايسمى الامن المائي العربي)، كما اشارت عدة دراسات عالمية الى ان النزاعات الدولية مستقبلا ستكون بسبب المياه(1).

ان الموارد المائية التقليدية (مياه الانهار والامطار والمياه الجوفية) في الوطن العربي بصورة عامة وفي العراق خصوصا لاتتمتع بصفة المورد المائي الامن حيث ان معظم الانهار تنبع من مناطق تقع خارج الحدود الجغرافية للمنطقة العربية كما ان مياه الامطار تتذبذب سنويا، وان المياه الجوفية في اغلب الدول العربية محدودة ومعظمها غير متجدد. وعموما فان المياه التقليدية في العراق والوطن العربي معرضة للتلوث وتدهور نوعيتها(2)، الامر الذي يستدعي العمل الجاد والدؤوب على الاستفادة

من الموارد المائية غير التقليدية التي تشمل مياه الصرف الصحي والصناعي، مياه المبال، تحلية مياه البحر والمطر الصناعي. وتعتبر المياه غير التقليدية مصدرا هاما لري العديد من المحاصيل الزراعية والنباتات، اذ يمكن ان تدخل هذه المياه في الموازنة المائية للمنطقة، حيث يؤدي استعمالها بأدارة جيدة الى زيادة رقعة الاراضي المروية في المناطق الجافة والمتصحرة وبالتالي زيادة الانتاج الزراعي في المناطق التي تتوفر فيها هذه النوعية من المياه.

في العراق لابد من التركيز على اهمية الادارة المائية والتركيز على استخدام مفهوم كفاءة استخدام الماء وشيوع ثقافة الندرة بدلا من الوفرة لغرض تقليل الهدر المائي خصوصا في هذه الاوقات التي تعاني فيها مختلف القطاعات من مشكلة شحة المياه وتدهور نوعيتها، حيث أكدت الدراسات وجود تردي في مياه نهر الفرات خلال الاعوام السابقة وان هنالك تغاير زمني لمياه النهر ضمن الموقع الواحد وتغاير مكاني من موقع لآخر (3).

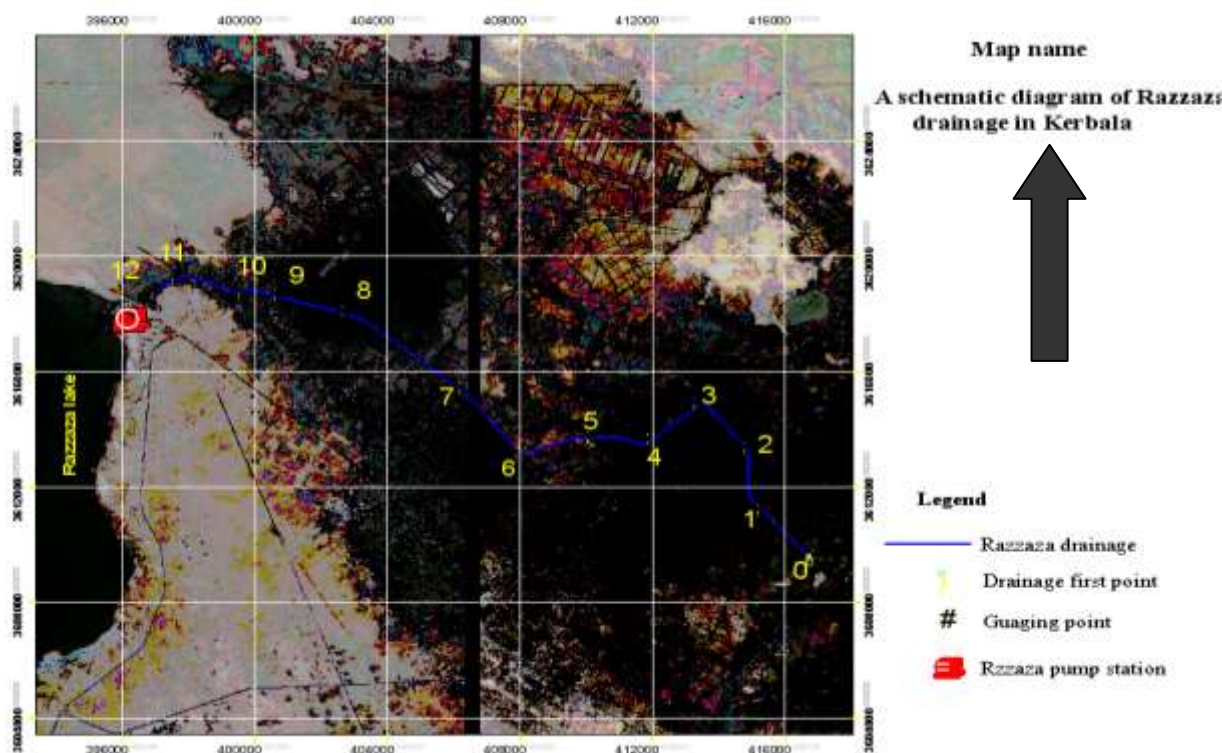
لقد أشارت التقارير والدراسات الصادرة من جامعة الدول العربية الى ان مقادير قيم الايصالية الكهربائية لمياه المبال مقدرة بوحدة dS/m لكل من العراق وسوريا ومصر وقطر والمغرب هي 15.6, 8.0, 10.7, 6.3 و 15.8 على التوالي (2)، مما يشير الى ضعف في مجال الادارة المائية في العراق لذا فانه من الضروري اعادة النظر في الطرق المتبعة لتشغيل المشاريع مع الاخذ بنظر الاعتبار ضرورة الاهتمام بالتصميم والتنفيذ الجيدين لشبكات الري والبزل للحيلة دون هدر المزيد من المياه ورفع كفاءة الارواء.

ان الغرض من هذا البحث هو تقييم مياه مبزل الرزازة في محافظة كربلاء المقدسة ودراسة امكانية اعادة استخدامها لغرض ري النباتات والمحاصيل الزراعية واستزراع البساتين والمناطق الصحراوية التي تعاني من مشكلة شحة المياه ضمن دراسات استخدام المياه غير التقليدية وبالتالي تقليل الهدر المائي وتقليل كلف محطات الضخ التي تضخ (تهدر) مياه المبزل الى بحيرة الرزازة.

وصف عام لمبزل الرزازة

يقوم مبزل الرزازة بجمع مياه مبال القسم الشمالي من مشروع الحسينية وجزء من القسم الاوسط من مشروع بني حسن ليتم تصريفها عبر محطتي ضخ الرزازة (العمودية والافقية) الى بحيرة الرزازة. يمتد المبزل على مسافة تقدر ب 26 Km وتتراوح اعماق المبزل 6-9 m ويبلغ تصريفه التصميمي $15 \text{ m}^3/\text{sec}$.

لقد اجريت بحوث علمية تطبيقية متعددة لدراسة الصفات الفيزيائية والكيميائية لتربة المبزل وتأثير ذلك على التصريف المارة الى المحطة الرئيسية التي تضخ مياه المبزل الى بحيرة الرزازة (4,5). الشكل رقم (1) يوضح الصورة الجوية لمسار المبزل ويبين مواقع نقاط اخذ نماذج المياه (من 1 الى 12) بالإضافة الى تحديد موقع محطة ضخ الرزازة عند النقطة رقم 12. ويقوم مبزل الرزازة بتجميع مياه البزل من اثني عشر مبزلا فرعيا على طول مسار جريانه كما تصب فيه نهايات (ذنايب) نهر الرشدية كما موضح في الجدول رقم (1).



الشكل رقم (1). الصورة الجوية لمسار مبزل الرزازة ونقاط اخذ النماذج.

الجدول رقم (1). مواقع وارقام المبازل الفرعية والمصببات لميزل الرزازة.

وصف لموقع نقطة التقاء الميزل الفرعي مع ميزل الرزازة	احداثيات نقطة التقاء الميزل الفرعي مع ميزل الرزازة		رقم الميزل الفرعي
	E	N	
تقاطع ميزل أسود B مع ميزل الرزازة	413516	3614929	1
قبل تقاطع ميزل الرزازة مع طريق بغداد-كربلاء بمسافة 128 m	411732	3613439	2
تقاطع ميزل الرزازة مع نهر الكمالية، بعد تقاطع الميزل مع طريق بغداد-كربلاء	411124	3613725	3
شمال مشروع ماء كربلاء الشمالي، شرق تقاطع نهر الكاظمي مع ميزل الرزازة	409685	3613728	4
في منطقة تقوس الميزل، شرق تقاطعه مع سكة قطار كربلاء-مسيب القديمة	408095	3613131	5
غرب تقاطع ميزل الرزازة مع سكة قطار كربلاء-مسيب القديمة بمسافة 1 km	406925	3614604	6
قبل التقاطع مع طريق الكمالية بمسافة 172 m شرقا	406359	3615215	7
غرب ايشان جهام الاثري ويبعد 1.35 km عن طريق الارتال	405267	3616238	8
غرب محطة المجاري لناحية الحر، الجانب الايسر	403083	3617813	9
ميزل الكرطة، غرب محطة المجاري لناحية الحر، الجانب الايمن	403058	3617943	10
شمال قرية الشريعة وشرق تقاطع الميزل مع نهر العجمية بمسافة 400 m	400494	3618632	11
شرق تقاطع ميزل الرزازة مع نهر العجمية بمسافة 60 m	400045	3618753	12
قبل نقطة تقاطع الميزل مع الخط الاستراتيجي بمسافة 350 m، وهو احد ذنائب نهر الرشدية	397929	3619295	13
بعد نقطة تقاطع الميزل مع الخط الاستراتيجي بمسافة 75 m، وهو احد ذنائب نهر الرشدية	397535	3619148	14

العمل الحقل والمختبري

مواقع اخذ النماذج

استنادا الى الصورة الجوية لموقع ميزل الرزازة واعتمادا على الملاحظات المستنتجة من الزيارات الميدانية الاستطلاعية المتعددة التي قام بها الباحثون لمنطقة الميزل فقد تم تحديد اثني عشر موقعا على طول مجرى الميزل لاخذ نماذج المياه وعلى مسافات متباعدة استنادا على طبيعة مسار الميزل والمناطق التي يمر بها كما موضح في الجدول رقم (2). تم تعيين مواقع النقاط عند بداية الميزل وقرب مواقع الالتقاء مع المبازل الفرعية التي نصب فيه ومحطة الضخ الرئيسية (محطة ضخ الرزازة) في نهاية الميزل.

الفحوصات المختبرية

تم اجراء التحاليل الكيميائية لـ (96) نموذج من مياه الميزل والتي جمعت على اساس نموذج واحد شهريا من كل من النقاط الاثنتي عشرة المحددة في الجدول رقم (2) خلال فترة الدراسة من حزيران/2009 ولشهر كانون الثاني/2010. ان المعلومات التي تقدمها هذه الدراسة تعد من احدث ماتوفر عن الخواص الكيميائية لمياه الميزل وتشكل قاعدة بيانات حديثة لمجموعة من الدراسات والبحوث العلمية الممكن اجراؤها مستقبلا وبما يمكن من اعتماد نتائجها. شملت التحاليل الكيميائية للنماذج المائية تقييم تراكيز المواد الذائبة الكلية (TDS)، العناصر الرئيسية الموجبة (الكالسيوم Ca^{++} ، المغنيسيوم Mg^{++} ، الصوديوم Na^{+} ، البوتاسيوم K^{+}) والعناصر الرئيسية السالبة (الكبريتات So_4^{-} ، الكلوريدات Cl^{-}) بالإضافة الى المعاملات الهيدروكيميائية (التوصيل الكهربائي EC، درجة التفاعل pH، نسبة امتزاز الصوديوم SAR).

الجدول رقم (2). احداثيات مع وصف الموقع لنقاط اخذ النماذج.

المسافة بين النقاط Km	وصف الموقع	الاحداثيات		رقم النقطة
		E	N	
	قبل السايون- عند محطة الضخ-البيت الابيض	415302	3611176	1
2.27	قرب محطة التصفية- عند تقاطع بدعة شريف مع مبزل الرزازة	414867	3613319	2
2.23	قرب الجسر الحديدي- عند الانكسار	413385	3614875	3
1.9	قرب طريق بغداد-مقاطعة 25 الجوب ابو طحين	411983	3613630	4
2.0	قرب مشروع تصفية الماء-بدعة عمشة	410126	3613692	5
2.26	منطقة البدعة-قرب البيت الكونكريتي	407990	3613164	6
2.84	قرب ايشان جهان- عند الشارع العام	406256	3615420	7
4.43	منطقة الجماسة على مبزل الرزازة	402724	3618050	8
2.1	خلف منطقة الشريعة-قبل تقاطع العجمية	400698	3618637	9
1.15	قرب تقاطع الفرع الغربي من العجمية مع مبزل الرزازة	399606	3618758	10
2.13	تقاطع الخط الاستراتيجي مع مبزل الرزازة	397620	3619244	11
0.8	قرب محطة ضخ الرزازة-في نهاية المبزل	396980	3618152	12

النتائج والمناقشة

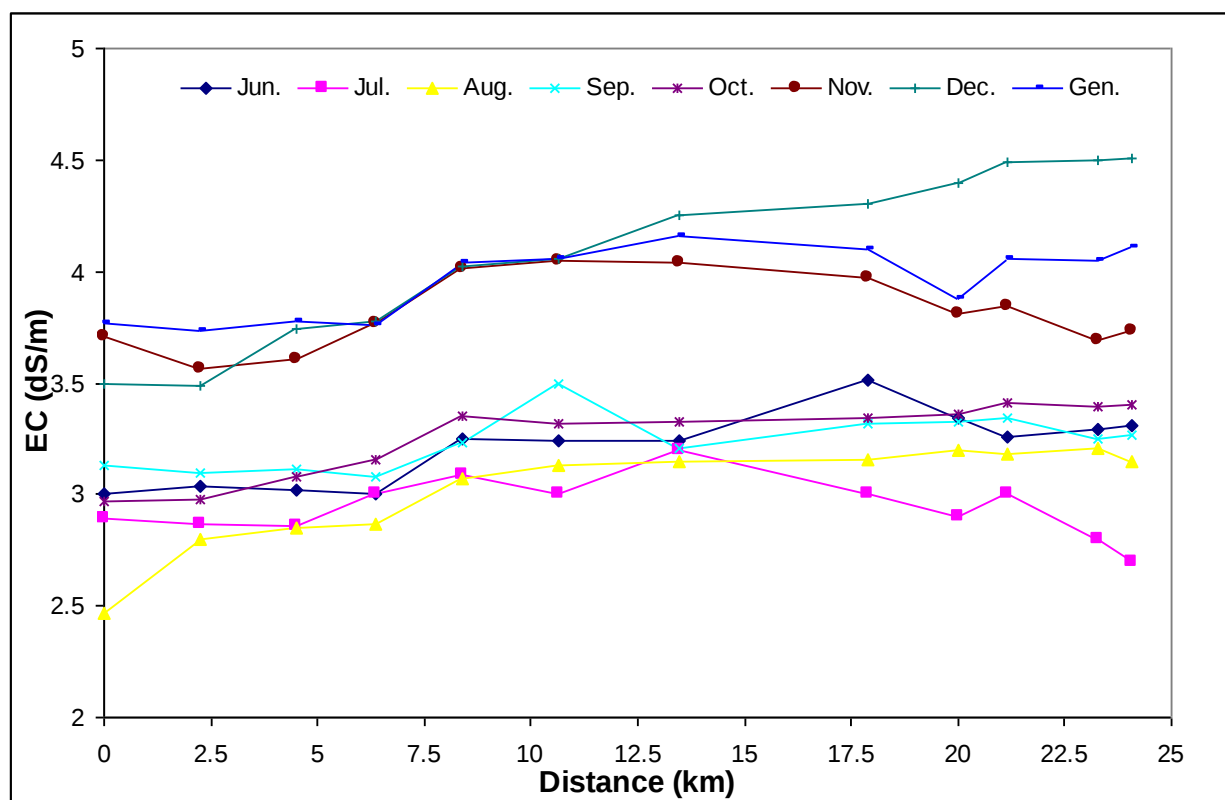
ان صلاحية المياه لغرض الري يجب ان تقيم على اساس المواصفات المحددة والمؤثرة في تكوين الصفات ذات التأثير السلبي على خصائص التربة والنبات. ويمكن تقييم مياه مبزل الرزازة وفقا للنقاط الاتية:

1-الايصالية الكهربائية(EC):

بينت الفحوصات المختبرية لمياه المبزل بان هنالك تفاوتاً واضحاً لقيم EC، حيث تتغير هذه القيم زمانياً ومكانياً على طول المبزل. الجدول رقم (3) يوضح نتائج الفحوصات المختبرية لـ EC لكل النقاط طيلة فترة الدراسة. يتوضح من الجدول رقم (3) بان اقل قيمة للايصالية الكهربائية 2.47 dS/m في النقطة الاولى خلال شهر اب واعلى قيمة 4.51 dS/m في النقطة الثانية عشرة خلال شهر كانون الاول. كما اظهرت نتائج المعدلات الشهرية لقيم EC لكافة النقاط بان اقل معدل للقيم كان للنقطة الاولى وقيمته 3.18 dS/m ثم يزداد المعدل تدريجياً باتجاه نهاية المبزل ليبلغ اقصى قيمة عند النقطة الثامنة بمقدار 3.59 dS/m ثم تاخذ قيمه بالثبات تقريباً للنقاط اللاحقة والى النقطة الثانية عشرة. الشكل رقم (2) يوضح التغير الزمكاني (الزمانى والمكانى) لقيم EC لكافة النقاط على طول المبزل. تصنف مياه المبزل حسب تصنيف (FAO, 1992) (6)، كما موضح في الجدول رقم (4) بانها تقع ضمن المياه متوسطة الملوحة وتحت نوع مياه بزل اولية ومياه جوفية. ويمكن استخدام هذه المياه لري اشجار الفاكهة مثل (النخيل والرمان والتين والعنب) والخضروات مثل (الطماطة والفلفل والبصل والبزاليا والخيار) واللهاينة) والمحاصيل الحقلية مثل (الحنطة والشعير والقطن والذرة). كما يمكن استخدام مياه المبزل لجميع انواع الماشية والدواجن (7).

الجدول رقم (3). النتائج المختبرية للايصالية الكهربائية بوحدات dS/m لكافة النقاط طيلة فترة الدراسة.

معدل القيم	رقم النقطة												الشهر
	12	11	10	9	8	7	6	5	4	3	2	1	
3.21	3.31	3.29	3.26	3.34	3.51	3.24	3.24	3.25	3.0	3.02	3.04	3.0	حزيران
2.94	2.7	2.8	3.0	2.9	3.0	3.2	3.0	3.09	3.0	2.86	2.87	2.89	تموز
3.02	3.15	3.21	3.18	3.2	3.16	3.15	3.13	3.07	3.87	2.85	2.80	2.47	اب
3.24	3.27	3.25	3.34	3.33	3.32	3.21	3.5	3.23	3.08	3.11	3.10	3.13	ايلول
3.26	3.4	3.39	3.41	3.36	3.34	3.33	3.32	3.35	3.16	3.08	2.98	2.97	ت.الاول
3.82	3.73	3.69	3.84	3.81	3.97	4.04	4.05	4.01	3.77	3.61	3.56	3.71	ت.الثاني
4.09	4.51	4.5	4.49	4.4	4.3	4.25	4.06	4.02	3.78	3.74	3.49	3.50	ك.الاول
3.96	4.11	4.05	4.06	3.88	4.1	4.16	4.06	4.04	3.76	3.78	3.73	3.77	ك.الثاني
3.44	3.52	3.52	3.57	3.53	3.59	3.57	3.54	3.51	3.3	3.6	3.2	3.18	معدل القيم



الشكل رقم (2). التغيرات في قيم الايصالية الكهربائية على طول مبزل الرزازة للفترة من حزيران 2009 الى كانون الثاني 2010.

الجدول رقم (4). تصنيف المياه حسب ملوحتها وفقا لتصنيف (FAO,1992)-المصدر(6).

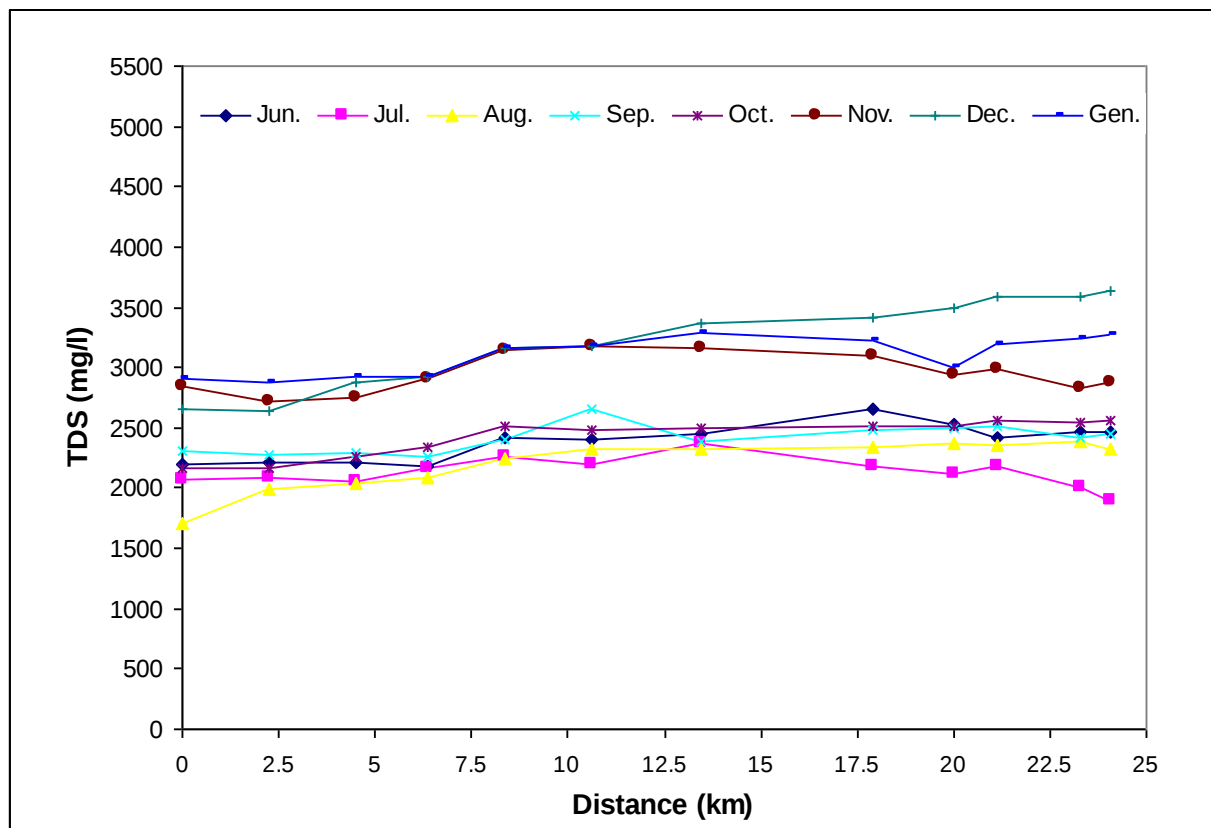
ت	صنف الماء	EC dS/m	TDS PPM	نوعية المياه
1	غير مالحة	0.7 >	500 <	مياه الشرب والري
2	قليلة الملوحة	2-0.7	500-1500	مياه الري
3	متوسطة الملوحة	2-10	1500-7000	مياه البزل الاولى والمياه الجوفية
4	عالية الملوحة	10-25	7000-15000	مياه البزل الثانوية والمياه الجوفية
5	عالية الملوحة جدا	25-45	15000-35000	مياه جوفية مالحة جدا
6	مياه شديدة الملوحة	45 >	35000 <	مياه البحر

2-الاملاح الكلية الذائبة (TDS):

الجدول رقم (5) يوضح نتائج الفحوصات المختبرية للاملاح الذائبة الكلية لكل النقاط طيلة فترة الدراسة. يتبين من الجدول رقم (5) بان هنالك تفاوتاً واضحاً لقيم TDS حيث ان اقل قيمة لها 1704 PPM في النقطة الاولى خلال شهر اب وعلى قيمة 3628 PPM في النقطة الثانية عشرة خلال شهر كانون الاول. كما اظهرت النتائج بان اقل قيمة للمعدلات الشهرية لقيم TDS كان للنقطة الاولى بمقدار 2358 PPM ثم يزداد المعدل تدريجياً باتجاه نهاية المبزل ليبلغ اقصى قيمة عند النقطة الثامنة بمقدار 2736 PPM وبعدها تاخذ قيم TDS بالثبات تقريباً الى نهاية المبزل عند محطة ضخ الرزازة. الشكل رقم (3) يوضح التغير الشهري لقيم TDS لكافة النقاط على طول المبزل. ووفقاً لتصنيف (FAO,1992) (6) فان مياه المبزل متوسطة الملوحة لكافة النقاط التي تم اختيارها ولطيلة فترة البحث كما يتوضح من الجدول رقم (4).

الجدول رقم (5). النتائج المختبرية للاملاح الذائبة الكلية بوحدات PPM لكافة النقاط طيلة فترة الدراسة.

معدل القيم	رقم النقطة												الشهر
	12	11	10	9	8	7	6	5	4	3	2	1	
2387	2473	2464	2426	2521	2662	2451	2407	2417	2181	2218	2219	2204	حزيران
2133	1898	2001	2181	2123	2181	2369	2191	2266	2171	2049	2085	2077	تموز
2207	2322	2391	2351	2372	2332	2322	2323	2247	2083	2039	1997	1704	اب
2410	2453	2417	2510	2492	2483	2379	2652	2398	2265	2285	2275	2314	ايلول
2426	2558	2552	2567	2520	2507	2492	2483	2511	2342	2256	2162	2163	ت.الاول
2952	2869	2831	2981	2944	3095	3167	3171	3143	2907	2756	2712	2850	ت.الثاني
3209	3628	3595	3586	3501	3415	3359	3180	3161	2916	2878	2643	2648	ك.الاول
3098	3276	3237	3189	3010	3218	3284	3180	3161	2926	2916	2869	2907	ك.الثاني
2603	2685	2686	2724	2685	2736	2728	2698	2663	2474	2425	2370	2358	معدل القيم



الشكل رقم (3). التغيرات في قيم الاملاح الكلية المذابة على طول مبزل الرزازة للفترة من حزيران 2009 الى كانون الثاني 2010.

3-نسبة امتزاز الصوديوم SAR:

لقد تم استخدام SAR لغرض الافادة منها في تحديد مشكلة الابصالية الهيدروليكية للتربة والتي تعتبر المتغير الذي يلعب دورا اساسيا في التأثير على قيم الموصلية الهيدروليكية للتربة وفي حدوث عملية ارتشاح مياه الري خلال المنطقة الجذرية للنبات. ان خطورة الصوديوم معبرا عنها بنسبة امتزاز الصوديوم تمثل احد العوامل الرئيسية المؤثرة في تحديد نوعية المياه (8)، وقد تم احتسابها من معادلة ريتشارد (9) كما يأتي:

$$SAR = \frac{Na}{\sqrt{\frac{Ca + Mg}{2}}} \quad \dots\dots\dots (1)$$

حيث ان تراكيز كل من الصوديوم والكالسيوم والمغنيسيوم يعبر عنها بوحدات المليمكافى/ لتر.

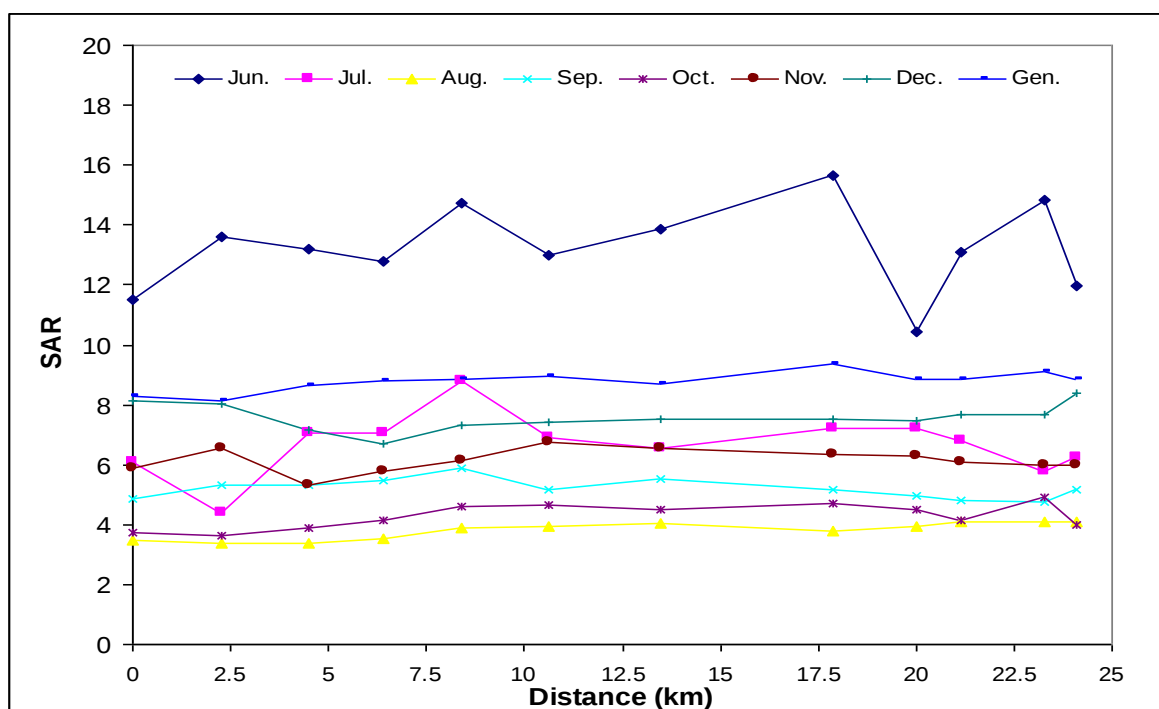
الجدول رقم (6) يوضح النتائج المختبرية لنسبة امتزاز الصوديوم لكافة النقاط طيلة فترة الدراسة، حيث يتبين من هذا الجدول بان اقل قيمة لنسبة امتزاز الصوديوم SAR هي 3.37 في النقطة الثانية خلال شهر اب واعلى قيمة لها هي 15.67 في النقطة الثامنة خلال شهر حزيران. كما اظهرت النتائج بان اقل معدل شهري لقيم SAR كان للنقطة الاولى وقيمته 6.49 ثم يزداد المعدل تدريجيا باتجاه نهاية المبزل ليبلغ اقصى قيمة عند النقطة الخامسة بمقدار 7.53 وبعد ذلك تتغير قيم SAR بصورة طفيفة الى نهاية المبزل. الجدول رقم (7) يبين تصنيف مياه الري وفقا لقيمة SAR (9)، واعتمادا على مجاء في هذا الجدول فانه يمكن تصنيف مياه المبزل خلال شهر حزيران ولكافة النقاط بانها مياه متوسطة الصوديوم (S2)، وهذه المياه تصلح لري الترب الخفيفة النسيجة (الترب الرملية) او ذات الموصلية الهيدروليكية الجيدة كما يمكن ان تسبب هذه المياه بعض المخاطر على صفات الترب الطينية عند عدم توفر البزل الجيد. اظهرت النتائج بان مياه المبزل خلال الفترة من تموز-2009 ولغاية كانون الثاني-2010 يمكن تصنيفها بانها مياه واطئة الصوديوم (S1)، وهذه المياه يمكن استخدامها لجميع انواع الترب دون اي ضرر، مع احتمال ان تتأثر بعض المحاصيل الحساسة جدا للصوديوم مثل اشجار الفاكهة. الشكل رقم (4) يوضح التغير الشهري لقيم SAR لكافة النقاط على طول المبزل.

الجدول رقم (6). النتائج المختبرية لنسبة امتزاز الصوديوم لكافة النقاط طيلة فترة الدراسة.

معدل القيم	رقم النقطة												الشهر
	12	11	10	9	8	7	6	5	4	3	2	1	
13.22	11.95	14.81	13.10	10.41	15.67	13.88	13.0	14.74	12.77	13.17	13.61	11.49	حزيران
6.67	6.25	5.76	6.79	7.22	7.19	6.53	6.90	8.81	7.07	7.07	4.38	6.10	تموز
3.80	4.11	4.10	4.10	3.95	3.76	4.03	3.94	3.90	3.55	3.38	3.37	3.45	اب
5.20	5.19	4.77	4.80	4.98	5.16	5.52	5.19	5.87	5.49	5.30	5.31	4.85	ايلول
4.29	4.0	4.92	4.16	4.50	4.69	4.49	4.67	4.60	4.16	3.91	3.63	3.74	ت.الاول
6.15	6.0	5.98	6.11	6.28	6.32	6.57	6.78	6.16	5.78	5.34	6.54	5.90	ت.الثاني
7.58	8.37	7.69	7.68	7.46	7.52	7.51	7.40	7.30	6.72	7.15	8.03	8.15	ك.الاول
8.79	8.85	9.12	8.87	8.86	9.36	8.70	8.93	8.85	8.80	8.66	8.13	8.28	ك.الثاني
6.96	6.84	7.15	6.95	6.71	7.46	7.15	7.10	7.53	6.79	6.75	6.63	6.49	معدل القيم

الجدول رقم (7). تصنيف نسبة امتزاز الصوديوم-المصدر (9).

رمز التصنيف	التصنيف	SAR
S1	مياه واطنة الصوديوم	$0 < SAR < 10$
S2	مياه متوسطة الصوديوم	$10 < SAR < 18$
S3	مياه عالية الصوديوم	$18 < SAR < 26$
S4	مياه عالية الصوديوم جدا	$SAR > 26$



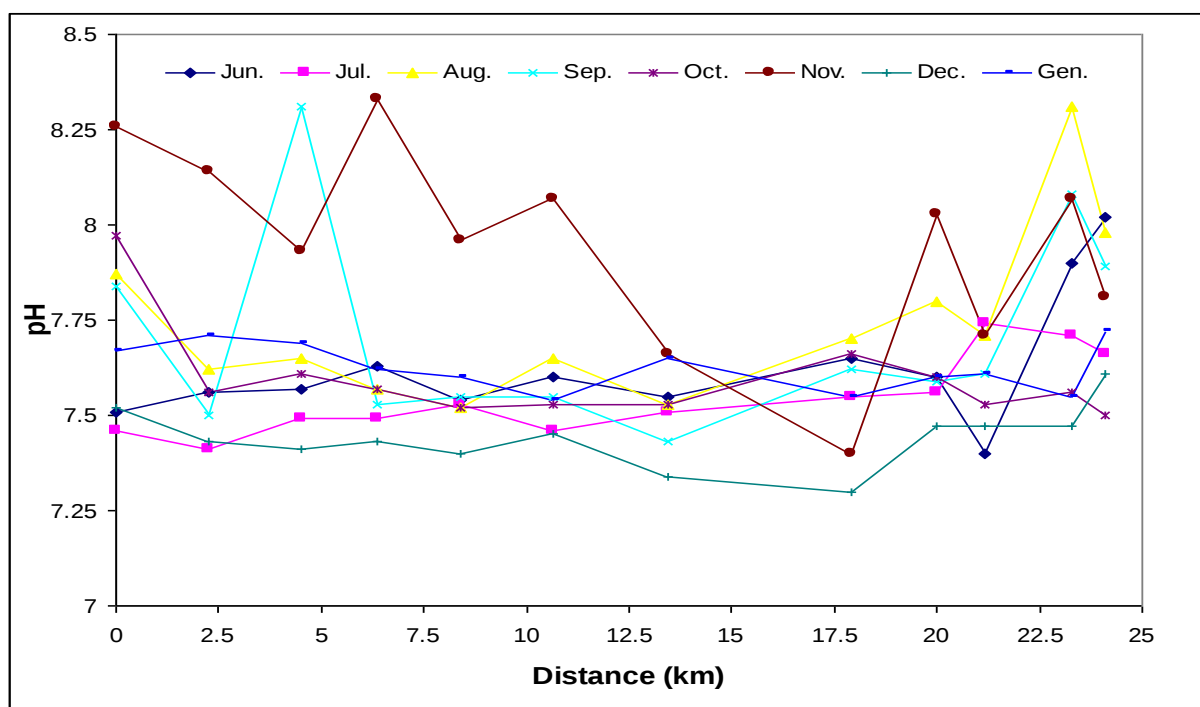
الشكل رقم (4). التغيرات في قيم SAR على طول مبزل الرزازة للفترة من حزيران 2009 الى كانون الثاني 2010.

4-درجة التفاعل (الرقم الهيدروجيني) pH:

الجدول رقم (8) يوضح نتائج الفحوصات المختبرية لدرجة التفاعل لكافة النقاط طيلة فترة الدراسة. بينت النتائج بان هنالك تغييرا في قيم pH خلال فترة الدراسة، حيث تراوحت قيمها بين 7.3 للنقطة الثامنة خلال شهر كانون الاول و8.33 للنقطة الرابعة خلال شهر تشرين الثاني. وبناءا على قيم درجة التفاعل لمياه المزل فانها تصنف ضمن الحدود المسموح بها والتي لاتسبب مشاكل عند الاستخدام حيث ان المدى القياسي لدرجة التفاعل pH يتراوح من 6.0 الى 8.5 (10). الشكل رقم (5) يوضح التغير الشهري لقيم pH لكافة النقاط على طول المزل.

الجدول رقم (8). النتائج المختبرية لدرجة التفاعل لكافة النقاط طيلة فترة الدراسة.

معدل القيم	رقم النقطة												الشهر
	12	11	10	9	8	7	6	5	4	3	2	1	
7.62	8.02	7.9	7.4	7.6	7.65	7.55	7.6	7.54	7.63	7.57	7.56	7.51	حزيران
7.54	7.66	7.71	7.74	7.56	7.55	7.51	7.46	7.53	7.49	7.49	7.41	7.46	تموز
7.74	7.98	8.31	7.71	7.8	7.7	7.53	7.65	7.52	7.57	7.65	7.62	7.87	اب
7.71	7.89	8.08	7.61	7.59	7.62	7.43	7.55	7.55	7.53	8.31	7.5	7.84	ايلول
7.60	7.5	7.56	7.53	7.6	7.66	7.53	7.53	7.52	7.57	7.61	7.56	7.97	ت.الاول
7.95	7.81	8.07	7.71	8.03	7.4	7.66	8.07	7.96	8.33	7.93	8.14	8.26	ت.الثاني
7.44	7.61	7.47	7.47	7.47	7.3	7.34	7.45	7.4	7.43	7.41	7.43	7.52	ك.الاول
7.63	7.72	7.55	7.61	7.6	7.55	7.65	7.54	7.6	7.62	7.69	7.71	7.67	ك.الثاني
7.65	7.77	7.83	7.60	7.66	7.55	7.53	7.61	7.58	7.65	7.71	7.62	7.76	معدل القيم



الشكل رقم (5). التغيرات في قيم درجة التفاعل على طول مزل الرزازة للفترة من حزيران 2009 الى كانون الثاني 2010.

5-الكلوريدات Cl^- :

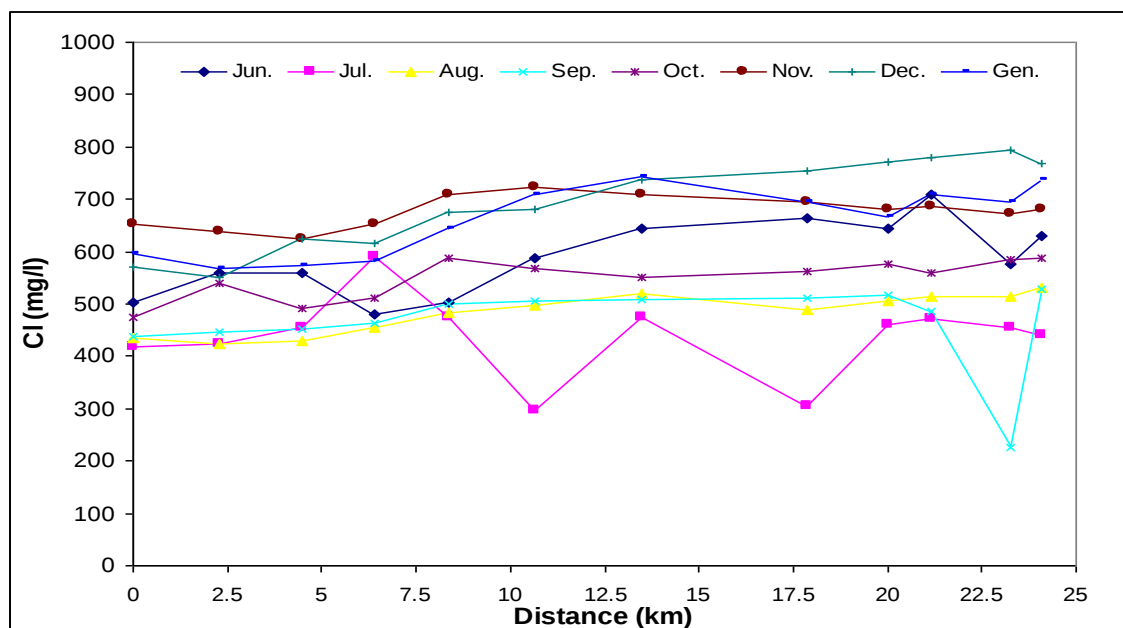
ان ايونات الكلوريدات ليس لها تأثير سلبي على الصفات الفيزيائية للتربة (11) وهي تتواجد عادة في المياه الجوفية اكثر مما هي عليه في المياه السطحية (12). ان وجود ايون الكلوريد بنسبة عالية في مياه الري ربما يسبب تأثيرا سمييا لبعض المحاصيل الزراعية الحساسة كاشجار الفاكهة والكروم. الجدول رقم (9) يوضح نتائج الفحوصات المختبرية للكلوريدات لكافة النقاط طيلة فترة الدراسة. اوضحت الفحوصات المختبرية لمياه الميزل بان قيم ايون الكلوريد تراوحت بين 225 PPM (6.34 meq/L) عند النقطة الحادية عشرة خلال شهر ايلول و 793 PPM (22.36 meq/L) في النقطة الحادية عشرة خلال شهر كانون الاول. اعتمادا على ماورد في الجدول رقم (10) الذي وضع من قبل (13) والذي يوضح اثر الكلوريد على نمو المحاصيل الزراعية فان النتائج تبين ان مياه الميزل يمكن استخدامها للنباتات جيدة التحمل للكلور مثل النباتات الحولية. كما يمكن استخدام مياه الميزل لري اشجار الحمضيات حيث ان هذه الاشجار تظهر اختلافات كبيرة في تحملها للكلور وبمدى يتراوح بين 886.5-354.6 PPM (14). الشكل رقم (6) يوضح التغير الشهري لقيم تركيز ايون الكلوريد لكافة النقاط على طول الميزل.

الجدول رقم (9). النتائج المختبرية للكلوريدات بوحدات PPM لكافة النقاط طيلة فترة الدراسة.

معدل القيم	رقم النقطة												الشهر
	12	11	10	9	8	7	6	5	4	3	2	1	
588.6	631	576	709	645	664	645	588	503	479	560	560	503	حزيران
438.9	440	454	471	461	305	475	298	475	591	454	425	418	تموز
482.8	532	514	513	505	489	518	496	482	454	430	425	435	اب
465.1	529	225	486	518	511	509	505	499	462	452	447	438	ايلول
549.9	588	586	560	577	563	552	569	588	510	492	539	475	ت.الاول
677.3	681	674	688	681	695	710	723	709	654	624	638	652	ت.الثاني
693.1	768	793	779	772	754	736	680	676	616	623	551	570	ك.الاول
660.0	737	695	709	666	695	744	709	645	581	574	567	596	ك.الثاني
569	613	564	614	603	584	611	571	572	543	526	519	511	معدل القيم

الجدول رقم (10). تصنيف اثر الكلوريد على نمو المحاصيل الزراعية-المصدر (13).

صنف الكلوريد	محتوى الكلوريد PPM	خطورة الكلوريد
1	$70.9 >$	الماء ملائم لجميع النباتات
2	$141.8 - 70.9$	الماء ملائم للنباتات المتحملة للكلور
3	$283.6 - 141.8$	الماء صالح للنباتات جيدة التحمل للكلور، النباتات الاقل تحملا يظهر عليها اضرار طفيفة الى متوسطة
4	$283.6 <$	الماء يصلح للنباتات جيدة التحمل للكلور مع ظهور اضرار طفيفة الى متوسطة



الشكل رقم (6). التغير في قيم الكلوريدات على طول مبزل الرزازة للفترة من حزيران 2009 الى كانون الثاني 2010.

6-نسبة المغنيسيوم % Mg :

بالرغم من اهمية المغنيسيوم كعنصر اساسي لتغذية المحاصيل الزراعية، الا ان وجوده في مياه الري بتركيز اكثر من 50% يمكن ان يؤثر على انتاجية النبات (15). ويمكن حساب نسبة المغنيسيوم بتطبيق المعادلة التالية (15):

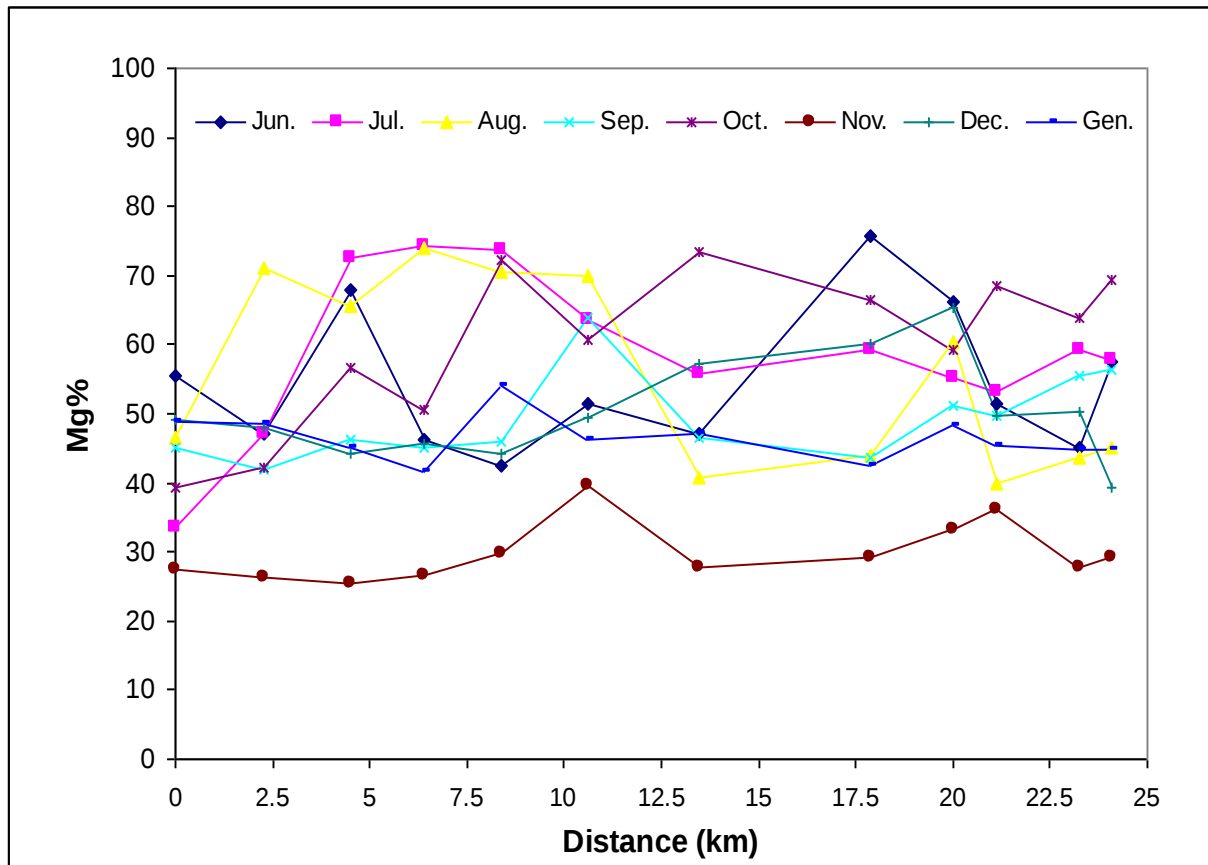
$$Mg\% = \frac{Mg}{Mg + Ca} \times 100 \quad \dots\dots\dots (2)$$

حيث يعبر عن المغنيسيوم والكالسيوم بوحدات المليمكافى/لتر.

الجدول رقم (11) يوضح نتائج الفحوصات المختبرية لنسبة المغنيسيوم لكافة النقاط طيلة فترة الدراسة. اوضحت النتائج بان قيم نسبة المغنيسيوم تراوحت بين 25.5 في النقطة الثالثة خلال شهر تشرين الثاني و 75.8 في النقطة الثامنة خلال شهر حزيران. كما اظهرت النتائج بان اقل معدل شهري لقيم Mg% كان للنقطة الاولى وقيمه 43.2 ثم يزداد المعدل تدريجيا باتجاه نهاية المبزل ليبلغ اقصى قيمة عند النقطة السادسة بمقدار 55.6 . الشكل رقم (7) يوضح التغير الشهري لقيم نسبة المغنيسيوم لكافة النقاط على طول المبزل. وبشكل عام يمكن استخدام مياه المبزل في المشاريع الزراعية لري مختلف المحاصيل مع الاخذ بنظر الاعتبار احتمال تآثر الانتاجية بنسب معينة.

الجدول رقم (11). النتائج المختبرية لنسبة المغنيسيوم طيلة فترة الدراسة.

معدل القيم	رقم النقطة												الشهر
	12	11	10	9	8	7	6	5	4	3	2	1	
54.5	57.6	45.1	51.4	66.2	75.8	47.1	51.4	42.4	46.2	68.0	47.2	55.3	حزيران
58.7	57.7	59.2	53.2	55.3	59.2	55.8	63.7	73.6	74.2	72.4	47.1	33.6	تموز
55.9	45.0	43.6	39.8	60.4	43.8	40.7	70.1	70.4	73.9	65.5	71.0	46.6	اب
49.2	56.3	55.6	49.7	51.1	43.7	46.4	63.8	45.9	45.1	46.2	42.0	45.1	ايلول
60.2	69.4	63.8	68.4	59.2	66.5	73.3	60.7	72.3	50.6	56.7	42.2	39.4	ت.الاول
29.9	29.1	27.6	36.3	33.4	29.1	27.6	39.6	29.7	26.7	25.5	26.2	27.5	ت.الثاني
50.2	39.2	50.3	49.7	65.3	60.1	57.3	49.4	44.2	45.5	44.2	47.9	49.3	ك.الاول
46.4	44.8	44.7	45.4	48.3	42.5	47.1	46.2	53.9	41.7	45.1	48.4	48.7	ك.الثاني
50.6	49.9	48.7	49.3	54.9	52.6	49.4	55.6	54.1	50.5	52.9	46.5	43.2	معدل القيم



الشكل رقم (7). التغيرات في قيم نسبة المغنيسيوم على طول مبزل الرزازة للفترة من حزيران 2009 الى كانون الثاني 2010.

تصنيف مياه مبزل الرزازة:

ان تصنيف الماء يعتمد على الغرض من استخدامه، واستنادا الى النتائج التي تم الحصول عليها فقد تم تصنيف مياه المبزل اعتمادا على نظام تصنيف مختبر الملوحة الامريكي (9)، وهو من التصنيفات الشائعة والواسعة الانتشار في الولايات المتحدة الامريكية. وتبعاً لهذا النظام يتم تقسيم مياه الري الى رتب طبقاً للتأثير المشترك لقيمتي الايصالية الكهربائية EC ونسبة امتزاز الصوديوم SAR. يشار لنوعية مياه الري باستخدام هذا التصنيف بالرمز C-S. يشير الحرف C الى الملوحة وتقسّم الى قليلة C1، متوسطة C2، عالية C3، عالية جداً C4، كما يشير الحرف S الى نسبة امتزاز الصوديوم وتقسّم الى قليلة S1، متوسطة S2، عالية S3، عالية جداً S4. وعلية فان هذا التصنيف يقسم الماء الى ست عشرة رتبة (صنف). الجدول رقم (12) يوضح اصناف مياه مبزل الرزازة وفقاً للنتائج التي تم الحصول عليها لكل من EC و SAR، حيث يوضح هذا الجدول بشكل عام بان الصنف الشائع لمياه المبزل لمختلف المواقع التي تم تحديدها وللفترة من شهر حزيران-2009 الى شهر كانون الاول-2009 هو C2-S1 اي انها مياه متوسطة الملوحة وقليلة الصوديوم. يوضح الجدول رقم (12) بان صنف مياه المبزل لكافة المواقع خلال شهر كانون الثاني-2010 هو C2-S2، اي انها مياه متوسطة الملوحة ومتوسطة الصوديوم. كما يشير هذا الجدول الى تغير في صنف مياه المبزل خلال شهر حزيران للنقطتين الثامنة والحادية عشرة الى C2-S3 حيث المحتوى العالي للصوديوم مما يتسبب في خلق مشكلة تقليل الارتشاح عند استخدام مياه المبزل لري التربة الناعمة النسجة مما يتطلب اضافة الجبس او استخدام المواد العضوية للتغلب على هذه المشكلة. كما يبين هذا الجدول بان مياه المبزل للنقاط الاولى والثانية والخامسة خلال شهر كانون الاول-2009 تصنف حسب الرمز C2-S2، اي انها مياه متوسطة الملوحة ومتوسطة الصوديوم، ويمكن استخدام هذا الصنف من المياه لري معظم التربة والمحاصيل الزراعية مع وجوب الاخذ بنظر الاعتبار احتمال ظهور مشكلة تقليل الايصالية الهيدروليكية ومعدلات الارتشاح للتربة ذات النسجة الناعمة. وعند استخدام مياه المبزل لغرض الري فانه من الضروري اضافة متطلبات الغسيل التي تحدد كميتها وفقاً لقيم الايصالية الكهربائية لكل من ماء الري ومستخلص ماء التربة (16).

$$LR = \frac{EC_w}{2(\max EC_e)} \dots\dots\dots (3)$$

حيث ان الرمز EC_w يمثل الايصالية الكهربائية لماء الري بينما يمثل $\max EC_e$ الايصالية الكهربائية لمستخلص ماء التربة والذي يؤدي الى تقليل الانتاج الى قيمة الصفر اما LR فتمثل متطلبات الغسيل الواجب اضافتها لماء الري.

الجدول رقم (12). اصناف مياه مبزل الرزازة وفقا لتصنيف مختبر الملوحة الامريكي.

النقطة	الشهر							
	1-2010	12-2009	11-2009	10-2009	9-2009	8-2009	7-2009	6-2009
1	C2-S2	C2-S2	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1
2	C2-S2	C2-S2	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1
3	C2-S2	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1
4	C2-S2	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1
5	C2-S2	C2-S2	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S2	C2-S1
6	C2-S2	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1
7	C2-S2	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1
8	C2-S2	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S3
9	C2-S2	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1
10	C2-S2	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1
11	C2-S2	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S3
12	C2-S2	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1	C2-S1

الاستنتاجات:

1. وفقا لتصنيف FAO تصنف مياه مبزل الرزازة بشكل عام بانها تقع ضمن المياه متوسطة الملوحة تحت نوع مياه بزل اولية، ولغرض استخدامها لاغراض الري فانه من الضروري اضافة متطلبات الغسيل التي تحدد كميتها وفقا لقيم الايصالية الكهربائية لكل من ماء الري ومستخلص ماء التربة.
2. يمكن استخدام هذه المياه في المشاريع الاروائية لري اشجار الفاكهة مثل (النخيل والرمان والتين والعنب) والخضروات مثل (الطماطة والفلفل والبصل والبزاليا والخيار) والمحاصيل الحقلية مثل (الحنطة والشعير والقطن والذرة). كما يمكن استخدام مياه المبزل لجميع انواع الماشية والدواجن.
3. اعتمادا على قيم SAR صنفت مياه المبزل خلال شهر حزيران ولكافة النقاط بانها مياه متوسطة الصوديوم (S2)، وهذه المياه تصلح لري التربة ذات الموصلية الهيدروليكية الجيدة مثل التربة الرملية، بينما اظهرت النتائج بان المياه خلال الاشهر الاخرى يمكن تصنيفها بانها مياه واطنة الصوديوم (S1)، وهذه المياه يمكن استخدامها لجميع انواع التربة.
4. ان قيم pH لمياه مبزل الرزازة تقع ضمن الحدود المسموح بها والتي لا تسبب مشاكل عند الاستخدام.
5. اظهرت نتائج الكلوريدات ان مياه المبزل يمكن استخدامها للنباتات جيدة التحمل للكلور مثل النباتات الحولية. كما يمكن استخدام مياه المبزل لري اشجار الحمضيات.
6. اعتمادا على نتائج نسبة المغنيسيوم فانه بشكل عام يمكن استخدام مياه المبزل في المشاريع الزراعية لري مختلف المحاصيل مع الاخذ بنظر الاعتبار احتمال تاثر الانتاجية بنسب معينة.
7. ان الصنف الشائع لمياه مبزل الرزازة وفقا لتصنيف مختبر الملوحة الامريكي لمختلف المواقع والنقاط التي تم تحديدها وللفترة من شهر حزيران-2009 الى شهر كانون الاول-2009 هو C2-S1 ، ولذلك يمكن استخدام هذا الماء لري معظم التربة والمحاصيل كما يمكن استخدام مياه المبزل لزراعة الاشجار الصحراوية في منطقة الحزام الاخضر.
8. ان صنف مياه مبزل الرزازة لكافة المواقع خلال شهر كانون الثاني-2010 هو C2-S2 ، اي انها مياه متوسطة الملوحة ومتوسطة الصوديوم ويمكن استخدام هذا الصنف من المياه لري معظم التربة مثل الرملية والمزيجية والمحاصيل الزراعية مع احتمال ظهور مشكلة تقليل الايصالية الهيدروليكية للتربة الناعمة النسجة.

التوصيات والدراسات المستقبلية:

1. متابعة الخصائص النوعية لمياه مزل الرزازة بما يضمن وجود دليل نوعي متكامل لضمان ديمومة استخدام مياه المزل للاغراض المختلفة لذا من الضروري وضع برنامج طويل الامد للمراقبة باستخدام نموذج مؤشر نوعية المياه (18،17)، حيث ان هذا النموذج يصف نوعية الماء برقم يشير الى مدى ملائمة الماء بالنسبة الى الغرض من الاستخدام.
2. دراسة مياه المزل لبيان مدى ملائمتها للاستخدامات الصناعية والبلدية مع التركيز على الخصائص البيولوجية لها.
3. الاستفادة من مياه المزل في عمليات الارواء للمناطق الصحراوية واستخدامها للايفاء بالمتطلبات المائية لمنطقة الحزام الامني الاخضر في محافظة كربلاء المقدسة بدلا من هدرها في بحيرة الرزازة.
4. القيام باجراء دراسة تفصيلية لواقع ونمط الانتاج الزراعي في المناطق التي يمكن ان يخدمها المزل لتحديد التركيبة المحصولية وطرائق الزراعة المناسبة.

المصادر:

- 1- الجهماني، يوسف ابراهيم، ثرثرة فوق المياه/تركيا-سوريا-العراق، الطبعة الاولى، دار حوران للطباعة والنشر والتوزيع، دمشق، 1999.
- 2- بن محمود، خالد رمضان " خبرة المركز العربي لدراسات المناطق الجافة والاراضي القاحلة (اكساد) في مجال استعمال المياه غير التقليدية في المنطقة العربية"، المؤتمر الرابع لتكنولوجيا الزراعة الحديثة، جامعة الدول العربية، 2009.
- 3- علي، مقداد حسين و جاسم، جنان حامد "الخصائص الكيميائية والفيزيائية والبكتيرية لمياه نهر الفرات داخل الاراضي العراقية"، كلية العلوم، جامعة بغداد، 2002. الموقع الالكتروني http://ipac.kacst.edu.sa/eDoc/1425/145761_1.pdf
- 4- ابراهيم، مرتضى جليل و عويد، محمد مسلم "تأثير اعماق التربة وبعض الصفات الميكانيكية والديناميكية لها في عملية زحف مزل الرزازة"، مجلة جامعة كربلاء، المجلد السابع، العدد الرابع/علمي، ص254-276، 2009.
- 5- ابراهيم، مرتضى جليل و عويد، محمد مسلم "بعض صفات الترب الفيزيائية والكيميائية المؤثرة في فشل التنبطين بالكايون لمزل الرزازة وعلى مستوى أدائه"، مجلة جامعة كربلاء، المجلد الرابع، العدد الرابع/علمي، ص118-134، 2006.
- 6-Rhoades, J. D., Kandiah, A., and Mashali, A. M. "The Use of Saline Waters for Crop Production-FAO Irrigation and Drainage Paper 48" *Food and Agriculture Organization of the United Nations Rome*, 1992.
- 7- الزبيدي، احمد حيدر، ملوحة التربة – الاسس النظرية والتطبيقية، وزارة التعليم العالي والبحث العلمي/جامعة بغداد/رقم الايداع في المكتبة الوطنية ببغداد 951، 1998.
- 8-Mostafa, M. A., Elsharawy, M. O., and Elboraei, F. M. "Use of Sea Water for Wheat Irrigation, II. Effect on Soil Chemical Properties, Actual Evapotranspiration and Water Use Efficiency" International Conf. on Water Resources and Arid Environment, pp.1-17, 2004.
- 9-Richards L.A., Diagnosis and Improvement Saline and Alkali Soils, USDA Agricultural Hand Book 60, USDA, Washington DC., 1954.
- 10-Ayres R.S. and Wescot W.D. "Water Quality for Agriculture" *FAO, Irrigation and drainage paper No.29*, Rome, Italy, Rev., 1pp.1-74, 1985.
- 11- نجم، محمد عبدالله و حمادي، خالد بدر، الري، وزارة التعليم العالي والبحث العلمي، جامعة البصرة، كلية الزراعة، طبع في فرنسا- مطبعة SIMA، 1980.
- 12- شيخو، عبدالله احمد "دراسة الخصائص النوعية للمياه الجوفية لمنطقة سنجار ومدى صلاحيتها للاستخدامات المدنية"، المؤتمر العلمي السادس لهيئة المعاهد الفنية، البحوث التكنولوجية، الهندسة المدنية والري، ص173-179، 1998.
- 13-Hagen "Irrigation of Agricultural Land" *Agronomy series*, No.11, pp.10-14, U.S.A., 1987.
- 14- اسماعيل، ليث خليل، الري والبزل، دار الكتب للطباعة والنشر، العراق، جامعة الموصل، رقم الايداع في المكتبة الوطنية ببغداد 158، 2000.
- 15-Kovda, V.A., Irrigation, Drainage and Salinity, Hutchinson Co London, England, 1973.
- 16-Keller, J., and Bliesner, R.D., Sprinkle and Trickle Irrigation, Van Nostrand Reinhold, New York, 1990.
- 17-Al Meini A.K. "A Proposed Index of Water Quality Assessment for Irrigation" *Eng. & Tech. Journal*, Vol.28, No.22, pp.6557-6579, 2010.
- 18-Bahargava, D. S., "Use of Water Quality Index for River Classification and Zoning of Ganga River", *Environmental Pollution*, Series B, No.6, pp. 51-67, 1983.