

تقييم صلاحية مياه آبار بعض الواحات غرب العراق للاستخدام البشري والحيواني

م.د. عبدالكريم احمد مخيلف العلواني

مركز دراسات الصحراء – جامعة الانبار

E-mail: Meklef20052005@yahoo.com

الكلمات المفتاحية: ملانمة مياه، تقييم، واحة، خاصية.

تاريخ الاستلام: ٢٠٠٨/٥/٣

تاريخ القبول: ٢٠٠٩/٣/٤

المستخلص:

نفذت هذه الدراسة لتقييم صلاحية مياه آبار ثلاث واحات ضمن المنطقة الغربية من العراق وهي : الكيلومتر ٩٨ وفهيدة والكشيتي للاستخدام البشري والحيواني . جمعت عينات مائية من كل بئر وبواقع ثلاث نماذج شهرياً ولمدة سنة كاملة لأجراء بعض التحاليل الكيميائية والبكتريولوجية عليها وتقييم نوعيتها حسب الخواص المدروسة للأغراض البشرية اعتماداً على الأسس الموضوعية من قبل جمعية الأرواء الأمريكية ومعظم أقسام الصحة العامة . أما بالنسبة لتقييم نوعية هذه المياه للماشية والدواجن فقد أعتمد على الدليل المقترح من قبل منظمة الغذاء والزراعة الدولية . أوضحت نتائج التحليل بالنسبة للملوحة وقيم محتواها الكلي من الأملاح ودرجة التفاعل والعسرة الكلية وتركيز المغنسيوم والبوتاسيوم والأيونات السالبة والعناصر الصغرى بأنها ضمن الحدود المسموح بها للاستخدام البشري ، في حين أن تركيز أيون الكالسيوم قد تجاوز الحد المسموح به للشرب مما يظهر ضرورة أجراء معالجة كيميائية محدودة لهذه المياه ، أوضحت النتائج بالنسبة للاستخدام الحيواني ان جميع المؤشرات المدروسة بأنها مياه صالحة جداً لجميع أنواع الماشية والدواجن ، وأشارت الدراسة البكتريولوجية بأنها مياه نظيفة جداً وصحية لعدم تشخيص بكتريا القولون فيها .

EVALUATION OF WELLS WATER SUITABILITY OF SOME OASIS AT IRAQ WESTERIN FOR HUMAN ANIMAL USES

Abdulkarem Ahmed M. Al-Alwany

Anbar University, Center of Desert Studies

Keywords: Water Suitability, Evaluation, Oasis, Quality.

Received: 3/5/2008

Accepted: 4/3/2009

ABSTRACT:

This study was conducted to evaluate of wells water suitability for three oasis within westerin region at Iraq , they are 98 kilometers ,Fehadi and Al-kesheieti for human and animal uses .Three water samples were collected from every well monthly for one year period in order to doing some chemical and bacterial analysis to evaluate their qualities according to studied characteristics for human purposes dependence to criterion established by american irrigation society and all general health departments while about quality evaluation for these waters to livestock and domestic we depended on proposal guide from FAO . The results of analysis for salinity and total salt content ,pH, total hardness , Mg^{++} , K^{+} , Anions concentration and micro elements were showed that they are among permitted levels for human uses . but Ca^{++} concentration was go past the permitted level for drink , which was meaning its necessary to limited chemical treatment before using these water for drink .

While for animal uses all studied parameters results were showed its very accepted for livestock and domestic . the bacteriological study for these waters was indicated that it was very cleans waters and health because we can't diagnosis the coliform in these oasis water .

من المكونات المذابة بسبب تعرضها للصخور والتكوينات الجيولوجية خلال مرورها من الطبقات النفاذة (الصحاف، ١٩٧٦) وعليه فإن القبول بالمياه الجوفية للاستخدامات البشرية أو الحيوانية تعتمد على مدى تطابقها مع المواصفات العالمية المعتمدة .في دراسته (اسماعيل، ١٩٨٦) لصلاحية المياه الجوفية لأحدى عشر بئراً ضمن سهل اربيل لاحظ بأن ٢٧% منها تعتبر صالحة للاستهلاك البشري في حين ان ٩١% منها كانت صالحة للاستهلاك الحيواني ، أما (المشهداني وآخرون، ١٩٨٩) فقد أوضح في دراسته لمياه الآبار في المنطقة الممتدة بين مدينتي الموصل وبغشيقه الى ارتفاع تراكيز المكونات المذابة في المياه

المقدمة

أجريت دراسات عديدة حول امكانية استغلال المياه الجوفية في الصحراء الغربية من القطر وذلك لزيادة الحاجة اليها بسبب عدم توفر المياه السطحية وقلة السواقي ضمن هذه البيئة الصحراوية فضلاً عن الاضطراب المستمر في النمو السكاني والسعي لاستغلال الارض للرعي والزراعة وتكوين مجتمعات لتنمية هذه المناطق مما جعل امكانية الاستفادة من مياه الآبار الجوفية في هذه المنطقة مسألة بالغة الاهمية (مركز الفرات، ١٩٨٨).

تحتوي مياه الآبار في المناطق الجافة على تراكيز عالية نسبياً

للأغراض البشرية اعتماداً على الأسس الموضوعية من قبل جمعية الأرواء الأمريكية ومعظم أقسام الصحة العامة والواردة في (FAO، 1989)، أما بالنسبة لتقييم صلاحية المياه للماشية والدواجن، فقد قيم تأثير الملوحة اعتماداً على دليل نوعية المياه بالنسبة للملوحة والخاص بالماشية المقترح من قبل منظمة الغذاء والزراعة الدولية (WHO، 1989) وبالنسبة للتركيب الكيميائي للمياه للاستخدام الحيواني فقد اعتمد تصنيف (Ayers and Westcot، 1979). أما التعداد الكلي لبكتيريا القولون (Total Coliforms) فقد استخدمت طريقة التقييم بالمرشحات الغشائية بترشيح ١٠٠ سم^٣ من الماء لكل عينة وبعدها وضعت أوراق الترشيح على وسط Endo Agar.

النتائج والمناقشة:

يلاحظ من النتائج الموضحة في (جدول-١) وجود فروق معنوية بين مياه آبار الواحات المنتقاة للدراسة من حيث التوصيل الكهربائي، فقد أظهرت واحة الكشيتي (OK) أدنى قيمة بلغت 2.22 ds.m^{-1} مقارنة بواحة الفهيدة (OF) التي بلغت عندها هذه الصفة أعلى معدل بلغ 3.33 ds.m^{-1} وعند الرجوع الى دليل منظمة الصحة العالمية WHO (١٩٨٤) يتضح بأن جميع مياه هذه الآبار ذات مشاكل بسيطة وتصلح للاستخدام البشري (أقل من 4.0 ds.m^{-1}). أن التغيرات الملحوظة في قيم التوصيل الكهربائي لمياه آبار هذه الواحات يرجع الى تغيرات مواقعها فضلاً عن تغيرات كمية التساقط وانعكاس ذلك على كمية المياه المترسقة الى المياه الجوفية عبر طبقات الأرض (Ayers and Westcot، 1976). أما من حيث التغيرات الفصلية في قيم هذه الصفة فقد كان أيضاً معنوياً من حيث التأثير، فقد أظهر فصل الشتاء أدنى قيمة بلغت 2.39 ds.m^{-1} بينما أعلى قيمة لها ظهر عند فصل الصيف بلغ 3.17 ds.m^{-1} كمعدل، ويعزى ذلك الى تأثير الاستهلاك منها مما يسبب قلة مستوى المياه فيها صيفاً وأن ما يأتيها من مياه شتوية ذات EC أقل مما يخفف قيم هذه الصفة شتاءً.

أما عند دراسة تأثير هذه المياه للاستخدام الحيواني، يتضح بأن القيم المسجلة تشير الى أن هذه المياه تعتبر صالحة جداً لجميع أنواع الماشية والدواجن، مع احتمال أن تسبب لها اسهال مؤقتة او معتدل بالنسبة للماشية غير المعتادة لمثل هذه المياه لكون قيمها تقع ما بين (1.5 و 5.0 ds.m^{-1}) وحسب ماورد في (FAO، 1989).

يلاحظ من (جدول-١) بأن قيم المواد الصلبة الذائبة T.D.S. قد تراوحت ما بين ١١٩.٨ ملغم/لتر^{-١} و ٢٤٦.٦ ملغم/لتر^{-١}، مشيرة الى وجود فرق معنوي بين الواحات اذ كان أدنى معدل للقيم المسجلة عند الواحة OK ($١٤٢.٢ \text{ ملغم/لتر}^{-١}$) بينما اظهرت واحة OF أعلى قيمة بلغت $٢١٣.٣ \text{ ملغم/لتر}^{-١}$ ، عموماً فإن القيم الملاحظة والمقاسة للآبار المفحوصة كانت ضمن القيم المسموح بها عالمياً للاستخدام من قبل الإنسان لكونها أقل من ($١٠٠٠ \text{ ملغم/لتر}^{-١}$). أما قيم درجة تفاعل مياه الآبار

الى الحدود العليا من المسموح بها لأغراض الشرب عند مدينة الموصل. كما لاحظ (عبد وشيخو، ١٩٩٦) في دراستهم لتقييم نوعية المياه الجوفية شمال الجزيرة بين مدينة زمار وربيعة عدم صلاحيتها للأغراض المدنية لعدم خضوعها للمواصفات العالمية، وجاءت نتائج (سعدية، ٢٠٠٢) مطابقة بالنسبة لصلاحية المياه الجوفية لمنطقة المسيب، وكذلك نتائج (جميل ومحمد، ١٩٩٠) عند دراستهما للآبار ضمن محافظة التأميم في حين كانت نوعية هذه المياه ملائمة لأغراض الري.

وفي دراسته لمياه الآبار شرق دجلة الجديدة ضمن محافظة نينوى لاحظ (شيت، ٢٠٠٤) ارتفاع معدلات قيم العسرة الكلية والكبريتات في اغلب مياه الآبار المدروسة بحيث تجاوزت الحد الاعلى المسموح به للأغراض المدنية في حين كانت نوعية المياه ملائمة لأغراض الري، أما (لافي وآخرون، ٢٠٠٤) وعند دراستهم لمياه بعض العيون في منطقة كبيسة غرب العراق تبين احتواء مياه هذه العيون على تراكيز عالية من الأيونات الذائبة وخصوصاً الكبريتات والصوديوم واعداد عالية من بكتيريا القولون والمطفيات البرونجية وأشاروا الى عدم صلاحية هذه المياه للشرب والانشاءات قبل المعاملة في حين انها تصلح لري بعض المحاصيل المقاومة للملوحة، لذا فان الهدف من هذه الدراسة هو محاولة تقييم صلاحية مياه الآبار ضمن بعض الواحات غرب العراق للاستخدامات البشرية والحيوانية.

المواد وطرائق العمل

تضمنت الدراسة آبار ثلاث واحات ضمن المنطقة الغربية من القطر وهي واحة الكيلومتر ٩٨ (O98)، واحة فهيدة (OF)، واحة الكشيتي (OK) والموضحة مواقعها في (شكل-١) جمعت عينات مائية من كل بئر وبواقع ثلاثة نماذج شهرياً بقناني زجاجية بنية اللون معقمة ومحكمة الغلق ولمدة سنة كاملة، حفظت العينات في صندوق مبرد ونقلت الى المختبر لأجراء بعض الاختبارات الكيميائية والحيوية عليها وكما يأتي :-

١- التحاليل الكيميائية: حللت المياه كيميائياً لتقدير محتواها الكلي من الاملاح Total dissolved solids (T.D.S.) والتوصيل الكهربائي والأس الهيدروجيني (pH) والعسرة الكلية (T.H.) Total hardness والأيونات الموجبة ($\text{K}^+, \text{Na}^+, \text{Mg}^{++}, \text{Ca}^{++}$) والأيونات السالبة ($\text{HCO}_3^-, \text{SO}_3^{--}, \text{CL}^-$)، اعتماداً على الطرق القياسية المتبعة في التحليل (في المراجع العلمية) وقدر البورون (B) حسب الطريقة الواردة في (١٣)، أما الأيونات (Co, Pb, Zn, Cu) فقد قدرت بواسطة جهاز الأمصاص الذري من طراز pye-Unicamz 2900 (في الشركة العامة للمسح الجيولوجي والتحري المعدني).

٢- التحاليل البكتريولوجية: تم تقدير العدد الاحتمالي الاعظم لبكتيريا القولون Total Coliforms حسب طريقة الاحتمال الاعظم لعد البكتيريا Most probabl number باستعمال وسط مانوكوكي الغذائي وحضنت الاطباق بدرجة $(37 \pm ١^\circ \text{م})$ لمدة ٤٨ ساعة وحسب الطريقة الواردة في (١٢). قيمت نوعية هذه المياه حسب الخواص المدروسة

وجود أي قيد حول صلاحيته للشرب لكون قيمها أقل من الحد المسموح به لهذا العنصر (٨.٣٣ ملغم/لتر^{-١}) وان انخفاض قيم هذا المؤشر دليل على استساغتها من قبل الحيوانات لأنخفاض ملوحتها.

اما تراكيز الكبريتات فقد تراوحت في مياه هذه الآبار ما بين ١٤.٠-٢٩.١٠ ملغم/لتر^{-١} مع وجود فروق معنوية بين آبار الواحات الثلاث ، حيث سجلت مياه آبار الواحة OK أدنى تركيز بلغ ٣٦.٠٦ ملغم/لتر^{-١} كمعدل ، في حين ان مياه آبار واحة OF قد أظهرت أعلى تركيز بلغ ٢٦.٢٧ ملغم/لتر^{-١} كمعدل ، هذا التباين في التراكيز يعود الى طبيعة الصخور والطبقات الجيولوجية التي تدخل في التركيب الجيولوجي للمنطقة والتي تمر من خلالها المياه الجوفية ، ويتضح من النتائج عدم تجاوز هذه القيم المدى المسموح بها حسب المواصفات العالمية لمياه الشرب والبالغة (٨.٣٣ ملغم/لتر^{-١}) .

اما تحليل نتائج معدل تراكيز البيكاربونات فقد اظهرت قيماً تراوحت ما بين ١.٠ و ٥.٠ ملغم/لتر^{-١} وهي ضمن الحدود المسموح بها لمياه الشرب لكونها أقل من (١٠ ملغم/لتر^{-١}) (WHO, 1984) .

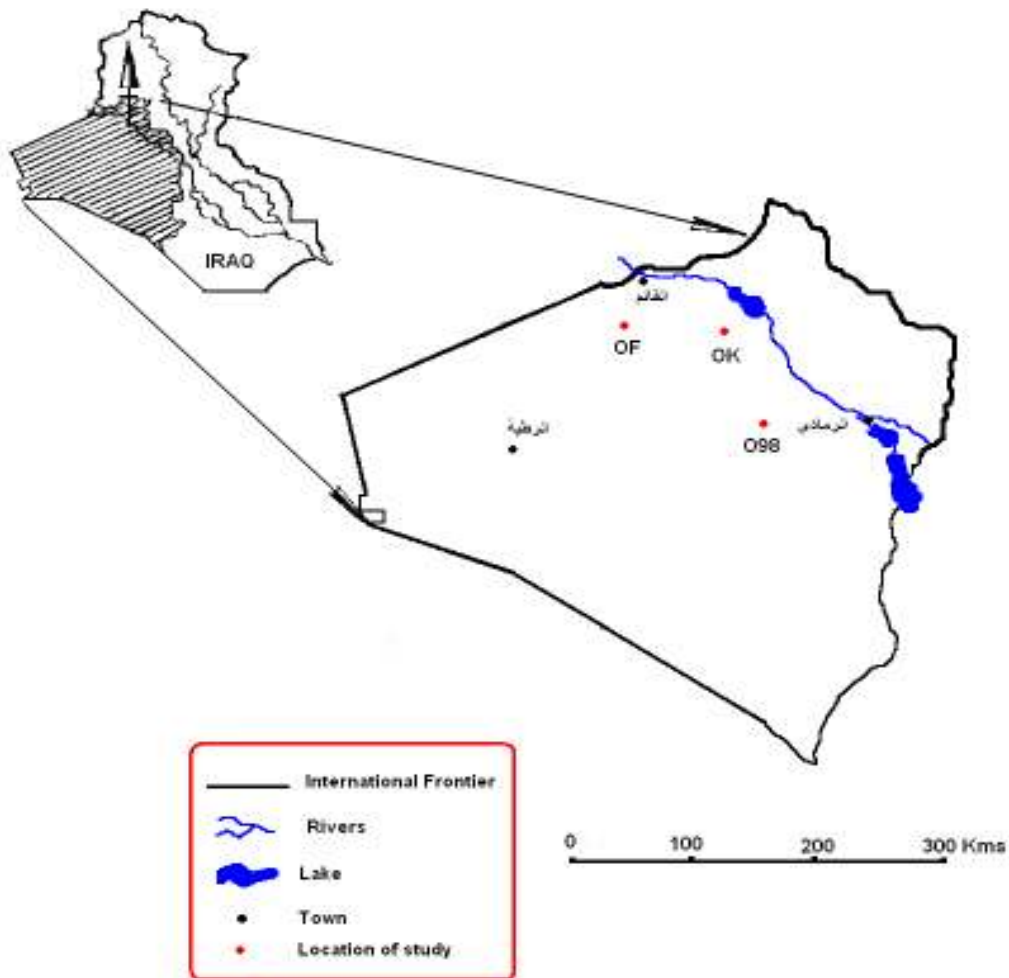
تشير نتائج دراسة تراكيز العناصر الصغرى (جدول-١) بأن تراكيز البورون في هذه المياه قد تراوح ما بين ٠.٢٥-٠.٤٦ ملغم/لتر^{-١} ، مع وجود اختلافات معنوية بين الآبار المدروسة في هذه الصفة ، فقد أظهرت الواحة OF أدنى معدل بلغ ٠.٣٠ ملغم/لتر^{-١} وبفرق غير معنوي عن الواحة OK مقارنة بالواحة O98 التي أظهرت أعلى معدل بلغ ٠.٤٢ ملغم/لتر^{-١} ، هذه القيم المسجلة لهذا العنصر كانت أقل من الحدود المسموح بها من قبل منظمة الصحة العالمية والبالغة (٢.٠٠-٠.٧٥ ملغم/لتر^{-١}) مما يشير الى صلاحيتها للشرب وكذلك الاستخدام الحيواني لكون قيمها أقل من (٥.٠ ملغم/لتر^{-١}) حسب تصنيف المياه لأستخدامات المواشي والدواجن (Ayers and Westcot, 1986). اما قياس تركيز النحاس في هذه المياه فقد تراوحت ما بين ١٣-٠.٠٥ ملغم/لتر^{-١} حيث أظهرت الواحة OK أدنى معدل بلغ ٠.٠٦ ملغم/لتر^{-١} مقارنة بمياه واحتي O98 و OF اللتان أعطتا أعلى قيماً بلغت ٠.١٠ و ٠.١٢ ملغم/لتر^{-١} على التوالي ، وبالرجوع الى مواصفات منظمة الصحة العالمية يلاحظ بأن تركيز هذا العنصر ضمن الحدود المسموح بها للاستخدام البشري لكونها أقل من (٣.٠ ملغم/لتر^{-١}) ، وكذلك صلاحيتها للاستخدام الحيواني لكونها أقل من (٥.٠ ملغم/لتر^{-١}) حسب تصنيف (Ayers and Westcot, 1976) .

دراسة تراكيز عنصر الزنك اظهرت قيماً تراوحت ما بين ٠.٠٣ و ٠.٠٨ ملغم/لتر^{-١} ، ومن ملاحظة قيم هذا المؤشر يتضح وقوعها ضمن المواصفات الدولية بعدم وجود مشاكل عند استخدامها بشرياً (أقل من ١٥ ملغم/لتر^{-١}) واستخدامها للحيوانات (٢٤ ملغم/لتر^{-١}) (انعكس نفس الاتجاه عند دراسة تراكيز الرصاص والكوبلت اللتان تراوحت قيمهما ما بين ٠.٠٢-٠.٠٥ ملغم/لتر^{-١} للرصاص و ٠.٠٥-٠.٠٥ ملغم/لتر^{-١} بالكوبلت وهي ضمن الحدود المسموح استخدامها للأغراض البشرية والحيوانية وحسب المواصفات الدولية لكون تركيز الرصاص أقل من ٠.١ ملغم/لتر^{-١} وكذلك الكوبالت أقل

المفحوصة قد تراوحت ما بين ٧.٥ - ٨.١ وكما يلاحظ بأنها تميل الى القاعدية ، وعلى العموم فإن هذه القيم المسجلة تعتبر ضمن الحدود المسموح بها للاستخدام البشري والحيواني (٦.٥ - ٨.٥) والموصى بها عالمياً. دراسة مؤشر العسرة الكلية T.H لمياه هذه الآبار المدروسة قد تراوحت ما بين ٤٣.١-٩٢.٣ ملغم/لتر^{-١} مع وجود اختلاف معنوي في عسرة مياه الآبار المفحوصة ، ويعزى ذلك الى اختلاف تراكيز الأيونات الشائبة للكالسيوم والمغنسيوم اعتماداً على مصدر هذه المياه الجوفية والاختلافات في هذه الصفة تعود الى ارتفاع درجات الحرارة وانخفاضها مما يؤثر على تباين تراكيز هذه الأيونات في المياه ، وعلى العموم فإن العسرة الكلية لمياه الآبار المفحوصة كانت [قل من الحد المسموح بها لمياه الشرب والبالغة ٥٠٠ ملغم/لتر^{-١} حسب مواصفات منظمة الصحة الدولية (١٦) ، كما انها كانت ضمن التراكيز الأعلى المفضلة والبالغ ١٠٠ ملغم/لتر^{-١} مما يقلل من استهلاك المنظفات بسبب حصول رغوة جيدة عند التنظيف مما يشير الى صلاحية هذه المياه للاستخدام المنزلي ولاحتياج الى معالجات قبل الاستخدام. تشير نتائج تحليل أيون الكالسيوم ان تركيزه في مياه الآبار المفحوصة قد تراوحت ما بين ١٠.٠-٢٢.٣ ملغم/لتر^{-١} وبفروق معنوية بين الواحات المنتقاة للدراسة اذ كانت أدنى المعدلات قد سجلت في واحة OK بلغت ١١.٨٦ ملغم/لتر^{-١} فان أعلى معدل لتركيز هذا العنصر قد سجل عند واحة OF بلغ ١٨.٣ ملغم/لتر^{-١} ، ان تواجد عنصر الكالسيوم في هذه المياه الجوفية يعتمد على التكوينات الجيولوجية للمنطقة التي يتواجد فيها صخور الدولومايت والجبس واللايمستون وعند الرجوع الى دليل منظمة الصحة العالمية يظهر بأن التراكيز المسجلة في هذه المياه قد تجاوزت الحد المسموح به للشرب (١٠ ملغم/لتر^{-١}) مما يشير الى ضرورة إجراء معالجات كيميائية محدودة لهذه المياه قبل الاستخدام. اما المغنسيوم فان تركيزه قد تراوح ما بين ٤.٦٧ و ٩.٢٠ ملغم/لتر^{-١} هذه القيم المسجلة كانت أدنى من الحد المسموح به حسب مواصفات مياه الشرب من قبل منظمة الصحة الدولية (١٢.٥ ملغم/لتر^{-١}) أي ضمن المدى المسموح به للاستخدام البشري. اوضحت النتائج الخاصة بدراسة أيون الصوديوم بأن تركيزه قد تراوح ما بين ٤.١٠-٨.٦ ملغم/لتر^{-١} ، في حين لوحظ انخفاض في تراكيز أيون البوتاسيوم في مياه الآبار المفحوصة اذ تراوحت ما بين ٠.٠٤-٠.١٢ ملغم/لتر^{-١} ، ويعزى ذلك الى مقاومة معادن هذا العنصر للتجوية مقارنة بمعادن الأيونات الموجبة الأخرى . يلاحظ من نتائج تحليل الأيونات السالبة في مياه هذه الآبار قيد الدراسة بأن تراكيز أيون الكلور قد تراوح ما بين ٠.٣٠-٠.٥٥ ملغم/لتر^{-١} وعند الرجوع الى المواصفات العالمية لمياه الشرب يلاحظ عدم وحضنت بدرجة ٣٧±١ م لمدة ٢٤ ساعة بعدها تم تقدير العدد الكلي لبكتريا القولون وحسب ماجاء في (دليل طرائق التحاليل المختبرية لمراقبة جودة مياه الشرب، ٢٠٠١) (التقديرات البكتريولوجية تمت في مختبرات الكلية التقنية الطبية- هيئة التعليم التقني)، خللت النتائج باستخدام تجربة عاملية وفق التصميم العشوائي التام وفق ما ورد في (Steel and Torri, 1960).

من ١.٠ ملغم/لتر^١.
دراسة مياه هذه الآبار اعتماداً على محتواها من البكتيريا يلاحظ بأنها مياه نظيفة جداً لكون العدد الكلي للبكتيريا في المليمتر الواحد من هذه المياه كان أقل من ١٠ ، أذ تراوحت ما بين ٣-٨ بكتيريا ، ومن خلال البكتيريا المرضية أظهرت كونها مياه صحية لعدم تشخيص بكتيريا القولون بها وحسب تصنيف

(Altoviski,1962) ، نستنتج من الدراسة امكانية استخدام هذه المياه للأغراض البشرية مع إجراء معالجة كيميائية محدودة لهذه المياه لتلافي تجاوز تركيز أيون الكالسيوم الحد المسموح به عالمياً ، أما بالنسبة للاستخدام الحيواني فقد أظهرت صلاحيتها للاستخدام ولجميع انواع الماشية والدواجن وبدون تحديدات.



شكل-١: خارطة توضح مواقع الواحات المنتقاة للدراسة ضمن محافظة الانبار

جدول-١: الصفات الكيميائية والبايولوجية لمياه الآبار في الواحات المنتقاة خلال فصول السنة

(5) T.C	(4) M.P.N.	Co ⁺⁺	pb	Zn ⁺⁺	Cu ⁺⁺	BO ₃ ⁻	HCO ₃ ⁻	SO ₄ ⁼	Cl ⁺	K ⁺	Na ⁺	Mg ⁺⁺	Ca ⁺⁺	T.H (3)	pH	(2) T.D.S Mg/L	EC ds.m ⁻¹	(الموسم (1)	الواحة
		Mg/L					Meq.L ⁻¹							Mg/L					
-	٧	٠.٠٠	٠.٠٠	٠.٠٤	٠.٠٩	٠.٤١	١.٤٠	٢٢.٠٠	٠.٣٥	٠.٠٧	٧.٠٧	٥.٤١	١٢.١١	٥٢.٥	٧.٦	١٦٦.٥	٢.٦	ش	O98
-	٦	٠.٠٠	٠.٠٠	٠.٠٤	٠.١٠	٠.٤٢	٢.٤٠	٢٣.٥٠	٠.٥٠	٠.٠٧	٧.٨٩	٦.٢٤	١٥.٥٦	٦٤.٥	٧.٦	١٩٢.٢	٣.٠٠	ر	
-	٤	٠.٠٠٤	٠.٠٠	٠.٠٨	٠.١١	٠.٤٦	٤.٠٠	٢٤.٨٠	٠.٥٥	٠.٠٤	٦.٣٠	٩.٢٠	١٦.٦١	٧٩.٣	٧.٥	٢٠٦.٩	٣.٢٣	ص	
-	٤	٠.٠٠٤	٠.٠٠	٠.٠٨	٠.١٠	٠.٤٦	٤.٨٠	٢٢.٠٠	٠.٥٣	٠.٠٤	٥.٧٠	٨.٤٠	١٦.٩٥	٧٦.٩	٧.٥	١٩٩.٨	٣.١٢	خ	
-	٥.٣	٠.٠٠٢	٠.٠٠	٠.٠٦	٠.١	٠.٤٣	٣.١٥	٢٣.٠٧	٠.٤٨	٠.٠٥	٦.٧٤	٧.٣١	١٥.٣٠	٦٨.٣	٧.٥	١٩٠.٩	٢.٩٨	المعدل	
-	٨	٠.٠٠	٠.٠٠	٠.٠٣	٠.٠٥	٠.٣٢	١.٠٠	١٦.٤٢	٠.٣٠	٠.٠٦	٤.٢٠	٤.٦٧	٩.٥٧	٤٣.١	٧.٨	١١٩.٨	١.٨٧	ش	OK
-	٥	٠.٠٠١	٠.٠٠	٠.٠٣	٠.٠٦	٠.٣٤	٢.٣٠	١٧.٣٢	٠.٣٢	٠.٠٧	٦.٦٠	٥.٤٠	١٠.٠٠	٤٧.٢	٧.٧	١٤٢.٨	٢.٢٣	ر	
-	٣	٠.٠٠٢	٠.٠١	٠.٠٤	٠.٠٧	٠.٣٦	٣.٧٠	١٦.٥٠	٠.٣٦	٠.٠٦	٤.٣٠	٥.٦٠	١٤.١٨	٥٨.٤	٧.٦	١٥٦.٣	٢.٤٤	ص	
-	٣	٠.٠٠٣	٠.٠١	٠.٠٤	٠.٠٧	٠.٣٥	٤.٩٠	١٤.٠٠	٠.٣٥	٠.٠٦	٤.١٠	٥.٤٠	١٣.٧	٥٦.٤	٧.٦	١٤٩.٩	٢.٣٤	خ	
-	٤.٨	٠.٠٠١	٠.٠٠٥	٠.٠٣	٠.٠٦	٠.٣٤	٢.٩٧	١٦.٠٦	٠.٣٣	٠.٠٦	٤.٨٠	٥.٢٦	١١.٨٦	٥١.٢	٧.٦	١٤٢.٢	٢.٢٢	المعدل	
-	٦	٠.٠٠٤	٠.٠٠١	٠.٠٥	٠.١٠	٠.٢٥	٢.٠٠	٢٣.٠٠	٠.٣٦	٠.١٢	٥.٩٠	٥.٨٠	١٥.٠٠	٦١.٣	٨.١	١٧٢.٩	٢.٧٠	ش	OF
-	٨	٠.٠٠٤	٠.٠١	٠.٠٦	٠.١١	٠.٣٠	٢.٧٠	٢٤.٥٠	٠.٣٩	٠.١١	٨.٦٠	٧.٠٠	١٤.٠٢	٦٤.٣	٨.٠	١٩٢.١	٣.٠٠	ر	
-	٤	٠.٠٠٥	٠.٠٢	٠.٠٧	٠.١٣	٠.٣٢	٤.٧٠	٢٩.١٠	٠.٤٥	٠.١٠	٧.٠٠	٩.٠٠	٢١.٩١	٩١.٧	٧.٨	٢٤٦.٦	٣.٨٥	ص	
-	٣	٠.٠٠٥	٠.٠٢	٠.٠٧	٠.١٢	٠.٣٦	٥.٠٠	٢٨.٤٨	٠.٣٤	٠.١٠	٦.٢٠	٨.٩٠	٢٢.٣	٩٢.٣	٧.٨	٢٤٣.٤	٣.٨٠	خ	
-	٥.٣	٠.٠٠٤	٠.٠١	٠.٠٦	٠.١١٥	٠.٣٠	٣.٦٠	٢٦.٢٧	٠.٣٨	٠.١٠	٦.٩٢	٧.٦٧	١٨.٣	٧٧.٢	٧.٩	٢١٣.٣	٣.٣٣	المعدل	
-	٧	٠.٠٠١	٠.٠٠٠٣	٠.٠٤	٠.٠٨	٠.٣٣	١.٤٧	٢٠.٤٧	٠.٣٤	٠.٨٣	٥.٧٢	٥.٢٩	١٢.٢٢	٥٢.٣	٧.٨٣	١٥٣.٠	٢.٣٩	معدلات ش	
-	٥.٦	٠.٠٠١	٠.٠٠٠٣	٠.٠٤	٠.٠٩	٠.٣٥	٢.٤٧	٢١.٧٧	٠.٤٠	٠.٠٨٣	٧.٦٩	٦.٢١	١٣.١٩	٥٨.٦	٧.٧٦	١٧٥.٧	٢.٧٤	معدلات ر	
-	٣.٦	٠.٠٠٣	٠.٠١	٠.٠٦	٠.١٠	٠.٣٨	٤.١٣	٢٣.٤٧	٠.٤٥	٠.٠٦٧	٥.٨٧	٧.٩٣	١٧.٥٧	٧٦.٤	٧.٦٣	١٥١.١	٣.١٧	معدلات ص	
-	٣.٣٣	٠.٠٠٤	٠.٠١	٠.٠٦	٠.٠٩	٠.٣٩	٤.٩٠	٢١.٤٩	٠.٤١	٠.٠٦٧	٥.٣٣	٧.٥٧	١٧.٦٥	٧٥.٢	٧.٦٣	١٩٧.٧	٣.٠٩	معدلات خ	
-	N.S	N.S	N.S	٠.٠٢	٠.٠٣	٠.٠٥	٠.١٨٣	٢.٥٢٢	٠.٠٦	٠.٠٢٨	٠.١٢٥	٠.٣١٧	٢.١٥٢	٨.٢١	٠.١٠٩	٢٥.٥٦	٠.٣٠١	LSD _{0.005} (O)	
-	N.S	N.S	N.S	٠.٠١	٠.٠٢	٠.٠٢	٠.١٥٨	١.٢٥٥	٠.٠٥	٠.٠٠٩	٠.٠٨٢	٠.٢٨٧	٠.٥٣٢	٤.٥٣	٠.١٣١	١٢.٣٨	٠.١٢٥	LSD _{0.005} (S)	
-	N.S	N.S	N.S	٠.٠٠٥	٠.١١	٠.٠٧	٠.١٩٣	٣.١٨٢	٠.٠٦	٠.٠٣٤	٠.١٩١	٠.٣٩٥	٢.٣٨١	٢.١٧	٠.١١٥	٨.١٣	٠.٤٠٨	LSD _{0.005} (O×S)	

- (1) ش: الشتاء(كانون الاول-كانون الثاني-شباط) ر: الربيع(آذار-نيسان-مايس) ص: الصيف(حزيران-تموز-آب) خ: الخريف(أيلول-تشرين الاول-تشرين الثاني)
(2) T.D.S : المواد الصلبة المنحلة الكلية Total Dissolved Solids
(٣) T.H : حسب العسرة الكلية Total hardness بواسطة المعادلة التالية : $Ca^{+2} = 2.497 \text{ T.H}$
(4) M.P.N. : تم حسب طريقة الاحتمال الأعظم لعد البكتريا Most probabl number في مل من الماء (١٢) .
(5) Total ColiformT.C : بكتريا القولون

المصادر

- ٩- دليل طرائق التحاليل المختبرية لمراقبة جودة مياه الشرب ٢٠٠١. وزارة الأسكان والمرافق السورية بالتعاون مع منظمة الأمم المتحدة. مطابع وزارة الاسكان والمرافق السورية .
- ١٠- مركز الفرات لدراسات وتصاميم مشاريع الري ١٩٨٨. الخطة الاستراتيجية لتنمية الصحراء الغربية – وزارة الزراعة والري – الجمهورية العراقية ، ملحق(٢) و ص: ١-٦ .
- 11-Altoviski,M.E.1962.Quality of water for drink in CCCP.(C.F.) Hassan,A.H.,(1962) Estimation of water quantity and quality of the miocene aquifer and its economic value . Hydrological,hydrogeological and hydrogeochemical investigations of Bahr-El-Najaf area. Sci. Res. Foundation. Baghdad. Iraq. Tech. Bul.85.
- 12-APHA –AWWA – WPCF.1976. Standard methods for the examination of water and waste water . Washington ,D.C.U.S.A.
- 13-Ayers,R.S. and D.W. westcot .1976. Water quality for agriculture ,Irrigation drange paoer (29) ,FAO, Rome,Italy.
- 14-Chapman ,H.D., and P.F. Pratt .1961. Methods of analysis for soils, plants , and water . Univ. Calif. Davis ,Agric. Sci.Dep. 309 pp.
- 15-FAO.1989. Quality of water for agriculture paper (33), Rome,Italy.
- 16-Steel, R.C. and J. H. Torri. 1960. Principles and procedures of statistics .Ed. Mc. Crow –Hill book Company inc .
- 16-WHO.1984.Guidline for drinking water quality-recommendation, Vol.1.pp.17-23
- ١- لصحاف ، مهدي . ١٩٧٦. الموارد المائية في العراق وصيانتها من التلوث. منشورات وزارة الاعلام. جمهورية العراق .
- ٢- سماعيل، اكرم عثمان . ١٩٨٦. تحديد صلاحية بعض المياه الجوفية في سهل اربيل للاستخدامات المختلفة . رسالة ماجستير . كلية الزراعة – جامعة صلاح الدين .
- ٣- لمشهداني، يحيى داود، عبدالعزيز طابع وسعد الدين ماجد. ١٩٨٩. المياه الجوفية بين مدينة الموصل وناحية بعشينة ومدى صلاحيتها للاستخدامات المدنية والزراعية. مجلة التربة والعلم، ١١: ٩-٢٢.
- ٤- عبد مزاحم محمود وعبدالله احمد شيخو . ١٩٩٦. تقييم صلاحية المياه الجوفية شمالي مدينة الجزيرة للاستخدامات المدنية والري . مجلة التقني / البحوث التقنية ، ٥٩: ٧١-٨٢ .
- ٥- سعدية ، محمد حسن . ٢٠٠٢. التغيرات الكيماوي في خواص المياه الجوفية لمنطقة المسيب ومدى صلاحيتها للاستخدام المنزلي والري . مجلة التقني / البحوث التقنية ، ١٠٢ : ٣٩-٣٠ .
- ٦- جميل عبدالستار عزيز ولؤي محمد . ١٩٩٠. دراسة الخصائص النوعية لبعض مصادر المياه في محافظة التأميم ومدى صلاحيتها للاستخدامات المدنية والصناعية والري . المؤتمر العلمي الثاني لمركز بحوث سد صدام / جامعة الموصل .
- ٧- شيت ، باسل محمد . ٢٠٠٤. دراسة التباين الكيماوي لبعض مياه الآبار لمنطقة شرق دجلة الجديدة وتقييم صلاحيتها للاستخدام البشري والري . مجلة العلوم الزراعية العراقية ، ٣٥ (٢) : ٨-١ .
- ٨- لافي ، شهاب احمد ، طه نجس الهيبي وحسين جاسم الحديثي . ٢٠٠٤ . دراسة نوعية لمياه بعض عيون كبيسة (العراق) . مجلة الأنبار للعلوم الزراعية ، مجلد (٢) : ٣٠-٣٨ .