

استخدام دليل نوعية المياه النموذج الكندي لتقييم صلاحية مياه نهر المصب

العام في مدينة الناصرية / جنوب العراق

شيماء طالب عبد علي⁽¹⁾ وسن فاضل خلف⁽²⁾ سناء طالب جواد⁽¹⁾

(1) قسم علوم الحياة , كلية التربية للبنات , جامعة ذي قار.

(2) قسم علوم الحياة , كلية العلوم , جامعة ذي قار.

الخلاصة

استخدم لهذه الدراسة دليل نوعية المياه الكندي لأغراض الري لثلاث م واقعي المصب العام في مدينة الناصرية , العراق . تم العمل خلال الفترة من الصيف 2014 الى ربيع 2015 , استخدم في هذا الدليل تسعة عوامل (والأس الهيدروجيني والتوصيلية SAR كيميائية وفيزيائية لتقييم نوعية مياه المصب وهي نسبة امتزاز الصوديوم) الكهربية وايون الكلورايد والبيكاربونات والرصاص واليورون والحديد والكاذيوم . اشارت القيم التي تم الحصول عليها من قيم دليل نوعية المياه الكندي لأغراض الري للمصب العام التي تراوحت بين (3.96 – 27) والتي اشارت بأن المصب العام رديء النوعية لأغراض الري وأن قيم أيون الكلورايد كان العامل المؤثر الأكبر في قيمة الدليل .

,الري , المصب العام . CCME WQI الكلمات المفتاحية : دليل نوعية المياه ,

Using CCME Water Quality Index to Assess Water Validity of Massabrивer in Al-Nassiryia city/Southerin of Iraq

Shaimaa Talib Abed Ali⁽¹⁾, Wesan Fadhel Khalef⁽²⁾, Sanaa Talib Jawed⁽¹⁾

Shaimaatalib@utq.edu.iqStjawed@ualr.edu.iq

(1) Department of Biology, College of education for women, Thi-QarUniversity.

(2) Department of Biology, College of Science, Thi-QarUniversity.

Abstract

The present study describes the application of Canadian Council of Ministers of the Environment Water Quality Index (CCME WQI) for irrigation uses for the 3 stations located along with Southern Part of Main out Fall Drain in Al-Nassiryia city, Iraq. The field work was conducted during the period from summer 2014 to spring 2015. CCME WQI was applied using nine water quality parameters (Sodium Adsorption Ratio (SAR), Electric conductivity, pH value, Bicarbonate, Chloride Ion, Boron Ion, Lead, Iron, Cadmium). Based on the results obtained from the index, the values of water quality index for irrigation uses of Southern Part of Main out Fall Drain ranged between (– 3.96 to 27) which indicate that the river has poor quality for irrigation. The highest deviation occurred in Cl⁻, EC.

Key word:, Water Quality Index, CCME WQI, irrigation, Massab River

المقدمة

يعد مشروع المصب العام من مشاريع التنمية الأكبر في العراق، بسبب أهميته في نقل المياه المالحة المتأتية من استصلاح الأراضي الزراعية في وسط وجنوب العراق، المنشد (1998). ظهرت في البيئة العراقية المبالز هي عبارة عن مسطحات مائية منذ زمن بعيد ولكنها لم تلق الاهتمام الذي حظيت به المسطحات المائية الأخرى، عبد الحليم (1984) في حين لقيت مياه المبالز في العالم اهتماما كبيرا. ونظرا للزيادة المطردة للسكان وزيادة الطلب على المواد الزراعية والغذائية المختلفة يقابلها شح في مياه نهري دجلة والفرات في الوقت الحاضر لذا أصبح استعمال المياه الواطنة النوعية من (مياه المبالز لومياه المجاري المعالجة) احد الوسائل المهمة لمواجهة العجز المائي في العراق، عبد فهد وجماعته (2000) قد تكون مصادر المياه الزراعية ذات نوعية رديئة بسبب مسببات طبيعية وملوثات او كلاهما وعلى الأغلب تحتاج الى المعالجة لتكون مقبولة للاستخدام المطلوب.

المياه المناسبة للزراعة تعتمد على عوامل مختلفة، واكثرها اهمية هي، التوصيلية (Ayers&Westcot(1985) الكهربائية في مياه الري والتي تؤثر بشكل اساسي على المحاصيل الحقلية، تراكيز العناصر السمية لبعض الأيونات والتي قد تكون سامة لنباتات او لها تأثير غير مفضل على المحاصيل والتربة والصحة العامة وتركيز الصوديوم مسببة ضررا لتكوين التربة والنفاذية.

المياه المناسبة لأغراض الري تختلف تبعا للمحاصيل ونوع ونفاذية التربة والمناخ، لذلك ان معيار نوعية المياه لأغراض الري طورت من قبل مختبر الملوحة في الولايات المتحدة توصلت لقبول في مختلف Salim etal. احدى ابسط الطرق لتقييم شروط نوعية المياه هي بأستخدام دلائل نوعية المياه، (Khalil(2010)الدول (2009)

. وقد طورت (Ball &Church (1980) أن دليل نوعية المياه يعد اداة تواصل لنقل بيانات نوعية المياه، العديد من الطرائق المختلفة لحساب دليل نوعية المياه، ولكن بصورة عامة تعد جميعها متشابهة في الاعتماد على العوامل الفيزيائية والكيميائية والإحيائية ولكنها تختلف في طريقة حساب قيم الدليل. وإن الدليل يحدد مدى انحراف القياسات أو القيم عن التراكيز الطبيعية أو المثالية ويكون الدليل مناسباً أكثر لفهم حالة نوعية المياه لأنواع مختلفة من المسطحات المائية خلال مدة زمنية، وفي اغلب الأحيان يعطي وزناً للعوامل بحسب أهميتها وبشكل عام يحسب الدليل (UNEP(2007)، كمعدل وزن لكل القيم للعوامل والمتغيرات المرغوب فيها.

إن تطوير دليل عالمي لنوعية المياه لن يسمح بتقييم نوعية المياه خلال مدة زمنية في موقع محدد فقط لكنه أيضاً يقيم مدى نجاح التشريعات المحلية والمعاهدات الدولية الخاصة في حماية المصادر المائية والعيوب فيها ويمكن تعريف دليل نوعية المياه على أنه أداة رياضية تستخدم لتحويل الكميات الكبيرة من البيانات (UNEP, 2007), الخاصة بنوعية المياه إلى قيمة مفردة واحدة (رقم أو كلمة أو مصطلح) ويمثل مستوى معيناً يمكن أن يعبر به عن نوعية المياه.

لتبليغ المعلومات الخاصة بالنوعية والاستخدامات المتوقعة لأي سطح (Stambuk-Gilljanovic, 1999) فضلاً عن ذلك فهي تساعد على تحويل (Stambuk-Gilljanovic, 2003) مائي معتمداً إلى معايير مختلفة البيانات المعقدة عن نوعية المياه إلى معلومات مفهومة وممكنة الاستخدام من عامة الناس. ويمكن استخدام الدليل لتقييم نوعية المياه بحسب الأغراض المستخدمة لهذه المياه بحيث يعطي إشارة عن درجة تأثير أنشطة الإنسان في (Nasirian, 2007). في حين عرفه (Radwn, 2005) المياه ,
علأنه وسيلة تلخيص عدد كبير من بيانات نوعية المياه وتحويلها إلى مصطلحات بسيطة مثل (جيدة أو رديئة) لأصحاب القرار والأداريين والجمهور العام بشكل مبسط مفهوم .

إن قيمة الدليل تجعل المعلومات مفهومة بشكل أكثر من القوائم الطويلة الحاوية على القيم العددية لعوامل كثيرة متعددة مثل العوامل الفيزيائية والكيميائية والإحيائية فضلاً عن ذلك فهي تسهل المقارنة بين مواقع النمذجة . يعد دليل نوعية المياه الكندي نموذج رياضي (Stambuk-Gilljanovic, 2003) المختلفة والإحداث التي تقع فيها . (CCME, 2001) كفاء في تقييم نوعية المياه لقدرته على تلخيص عدد كبير من بيانات نوعيه المياه ,
إذ أن مفهومه ما لا دليل يستند على المقارنة بين مجموعة من متغيرات نوعية المياه والحدود المسموح بها حسب المعايير والمواصفات القياسية الذي (Rosemond et al. والذي يمثل مستوى معين لنوعية المياه 100 إلى 0 نتج عن مفر دون وحدة تتر أو حقيمتهم
إنتطيقاً للدليل يعتمد على خطوات أساسية يمكن تلخيصها كما يلي : تحديد الفترة الزمنية , اختيار المتغيرات , اختيار (2009)
, (Khan et al. (2003). حساب دليل نوعية المياه

يمكن استخدام النموذج الكندي في تقييم نوعية المياه لأنشطة المختلفة ,
وهذا يعتمد على طبيعة المعايير والمواصفات القياسية التي تتضمنها النموذج (بمعنا آخر المعايير والمواصفات القياسية لمياه الشرب ,
(Khan et al. (2010) والمواصفات القياسية لمياه الشرب التي تستخدم لتقييم نوعية مياه الشرب ... الخ)

الدليل الكندي على مياه نهر الفرات واكدت على صلاحيتها (Buhlool et al. (2014). طبقت دراسة
لأغراض الري. ونتيجة لافتقاد خبراء دراسة وفحص نوعية المياه لمياه المصب العام في الناصرية. لذا هدفت
الدراسة الحالية لغرض البحث في امكانية استخدام مياه المصب العام عند مدينة الناصرية لغرض ري عدد من
المحاصيل استخدم الدليل الكندي لتقييم نوعية مياه المصب العام.

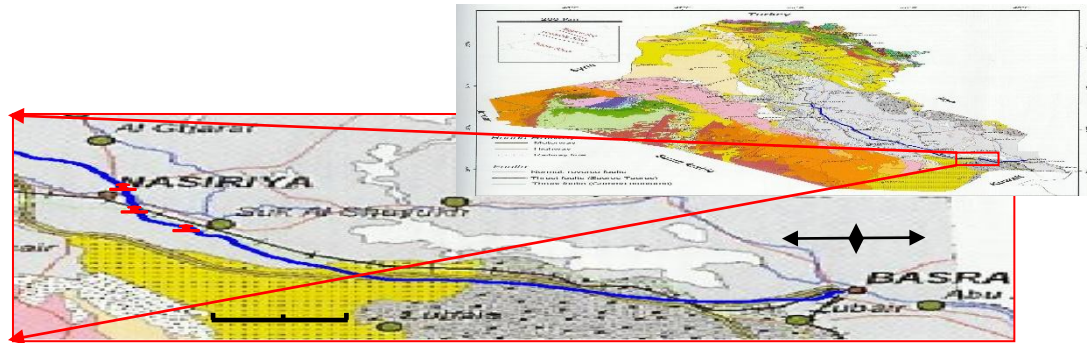
المواد وطرق العمل

Study area discription وصفمنطقة الدراسة

اختيرت ثلاث محطات في الجزء الجنوبي من المصب عند محافظة ذي قار لانجاز الدراسة الحالية كما في الشكل (1) والمواقع الجغرافية لمحطات الدراسة الثلاثة بين خطوط طول شرقا وخطوط عرض شمالا والقياسات محددة كما في Taiwan صنع في Geko 20 موديل Geographical Positioning System(GPS) بجهاز (الجدول(1).

المحطة الاولى : تقع المحطة الاولى بالقرب من جسر (الهولندي) الذي يصب فيه انبوب الصرف الصحي للناصرية وتمتاز هذه المحطة بوجود القرى على جانب اليمين من النهر ويكون قاع النهر طيني. المحطة الثانية: تبعد المحطة الثانية عن المحطة الاولى 20 كم تقع قرب جسر الفضلية جنوبا من محطة الضخ (السيفون) تجوب تلك المحطة العديد من زوارق صيد الاسماك وتمتاز بندرة النباتات على حافة النهر ويكون قاع النهر رملي.

المحطة الثالثة:تبعد المحطة الثالثة عن المحطة الثانية 20 كم وتقع بالقرب من القناة الفرعية التي تغذي Phragmites australis الاوار ويكون قاع النهر طيني كما لوحظ وجود نبات القصب على ظفتي النهر



شكل(1) خريطة توضح منطقة الدراسة للمحطات المدروسة (:) :

3- جمع العينات

جمعت عينات المياه من وسط وضمفتي المصب العام خلال صيف 2014 الى ربيع 2015 , اذ جمعت عينتين لكل شهر لكل محطة بأسعمال قناني بلاستيكية , اذ تم قياس الخصائص الفيزيائية والكيميائية للعينات حالاً بعد الجمع كما مبين في الجدول (1) .

جدول (1):بوضح الخصائص الفيزيائية والكيميائية لمياه نهر المصب العام

| المصدر | رقم الطريقة | الطريقة والجهاز | العامل |
|----------|-------------------|----------------------------------|---------------------------------|
| APHA2005 | 4500- + H B | Portable pH meter | الاس الهيدروجيني pH |
| APHA2005 | 2510- B | Turbidometer (جهاز قياس العكورة) | التوصيلية الكهربائية (EC(μS/cm) |

| | | | |
|---|-------------|---|---|
| Ayers & Westcot, 1985 | - | تحسب بمعادلة $SAR = \frac{Na^+}{\sqrt{\frac{Ca^{2+} + Mg^{2+}}{2}}}$ | SAR milli نسبة امتزاز الصوديوم equivalent /l |
| Gupta& Saul, (1996) | - | (HCL) التسحيح مع | Bicarbonate(mg/l HCO ₃) البيكاربونات |
| APHA, 2005 | 4500- CT | التسحيح مع نترات الفضة القياسي | ايون الكلورايد(Chloride Ion(mg/l) |
| APHA, 2005 | 3111B | جهاز الامتصاص الذري اللهيبي | الرصاص Cd, ,Fe,Pb(μg/l) والحديد والكاديوم |
| APHA,2005 | 4500-B | الطريقة اللونية . جهاز المطياف UV-visible spectro.الضوئي | البورون(Boron(mg/l) |
| في تحليل العيناتSPSSاستخدم البرنامج الاحصائي الجاهز | | | |

استعملت تسعة عوامل لحساب دليل نوعية المياه لغرض الري وهي كآلاتي نسبة امتزاز الصوديوم , كاربونات الصوديوم المتبقية, التوصيلية الكهربائية , الأس الهيدروجيني , البورون , البيكاربونات , الكلورايد , الرصاص , الحديد الدليل CCME WQI , الكاديوم حسب . ثلاث محطات في المصب العام بأستعمال قيم المعايير القياسية جدول (2) الكندي للمياه

Standard Specification(2001) ;WHO(2004); Lumb and Tribeni (2006)

جمعت نتائج نوعية المياه ورتبت حسب الفصول , (2001) CCME اذتماعتماد هذه المعايير لاغراض الري حسب ما ذكر في , إذ يعتمد الموديل على الجمع بين ثلاثة CCME WQI والمحطات في مصفوفة, ثم استعمل دليل نوعية المياه الكندي عوامل هي:

: يمثل نسبة العوامل التي لا تتطابق قيمها مع المعايير الموضوعه للنموذج **Scope (F1) المدى أو المجال 1** -
ويحسب عدد العوامل التي تجاوزت المعايير القياسية (العوامل الفاشلة) مقسومة على عدد العوامل المدروسة الكلية وبحسب المعادلة الآتية:-

$$F_1 = \left\{ \frac{\text{Number of failed Variables}}{\text{Total Number of Variables}} \right\} \times 100 \quad (1)$$

(: ويمثل نسبة الأختبارات التي لا تتطابق قيمها مع المعايير الموضوعية (الأختبارات **F2** - التردد - Frequency) الفاشلة). وبحسب عدد الأختبارات التي تجوزت المعايير القياسية مقسومة على العدد الكلي للأختبارات وبحسب المعادلة الآتية.

$$F_2 = \left\{ \frac{\text{Number of failed Tests}}{\text{Total Number of Tests}} \right\} \times 100 \quad (2)$$

تمثل كمية قيم الأختبارات الفاشلة والتي لا تتطابق قيمها مع المعايير (**F3**) **Amplitude** -3 السعة أو الغزارة الموضوعية, وهذه تحسب بثلاث خطوات وكما يلي :
: عندما تكون قيم الأختبار أعلى من قيم المعايير القياسية فتحسب من المعادلة **Excursion** - حساب الانحراف الآتية :

$$Excursion_i = \left\{ \frac{\text{Failed Test Value } i}{\text{Objective } j} \right\} - 1 \quad (3)$$

او تكون فيها قيم الأختبار اقل من قيم المعايير القياسية فتحسب من المعادلة الآتية :

$$Excursion_i = \left\{ \frac{\text{Objective } j}{\text{Failed Test Value } i} \right\} - 1$$

Normalized (**nse** - مجموع الانحرافات القياسية

(: وتمثل الكمية المترجمة من الأختبارات الفردية التي لا تلتقي قيمها مع المعايير القياسية **Sum of Excursion** الموضوعية, وبحسب مجموع الأختبارات غير المطابقة للمعايير القياسية عن طريق مجموع الانحرافات مقسوماً على المجموع الكلي للاختبارات.

$$nse = \frac{\sum_{i=1}^n \text{Excursion}}{\text{number of tests}} \quad (4)$$

من المعادلة الآتية: F_3 بعد ذلك يحسب

$$F_3 = \left\{ \frac{nse}{0.01nse + 0.01} \right\} \quad (5)$$

وبحساب الخطوات الرئيسية الثلاث يحسب دليل نوعية المياه من

$$CWQI = 100 - \frac{\sqrt{F_1^2 + F_2^2 + F_3^2}}{1.732} \quad (6)$$

المعادلة الآتية:

ويعبر عن حالة المسطح كما مشار في الجدول(3)

جدول(2): يوضح المعايير القياسية لمياه نهر المصب العام عند مدينة الناصرية.

| CCME (2001) | Ayers& Westcot(1985) | Food & Agriculture Orgnaization (2003) | العامل |
|----------------|----------------------|--|--|
| - | 8.4 - 6.5 | - | pH |
| - | <3000 | - | Electrical Conductivity(μ S/cm) |
| - | - | 0-10 | Bicarbonate(mmol HCO ₃ /L) |
| 100 | - | - | Chloride(mg/l) |
| - | <2 | - | Boron(mg/l) |
| - | <9 | - | Sodium adsorption ratio SAR(milli equivalent /l) |
| 5.1 | - | - | Cadmium(μ g/l) |
| 5000 | - | - | Iron (μ g/l) |
| 200 | - | - | Lead (μ g/l) |

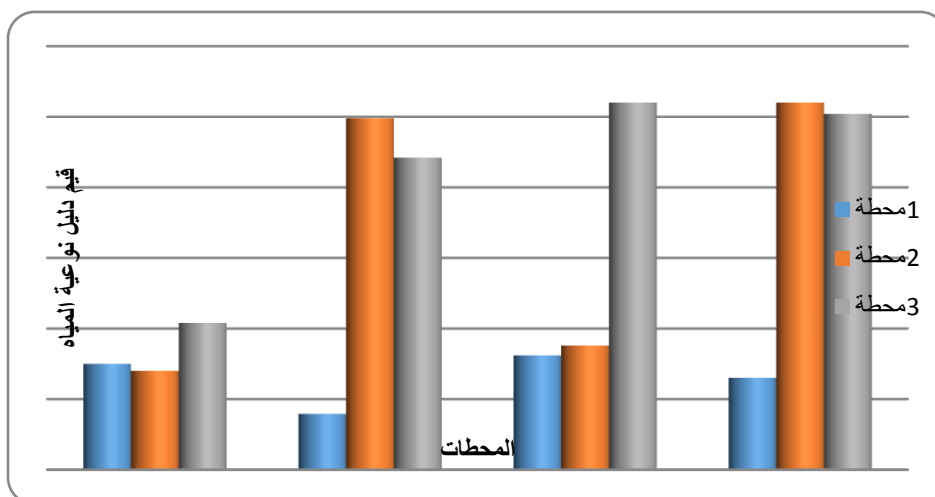
جدول(3): مقياس دليل نوعية المياه حسب دليل نوعية المياه(النموذج الكندي)

| التقدير | قيمة دليل نوعية المياه |
|----------|------------------------|
| 100 – 95 | ممتاز(Excellent) |
| 94 – 80 | جيد(Good)(|
| 79-60 | Fair(معتدلs) |
| 59-45 | Marginal(حافي) |

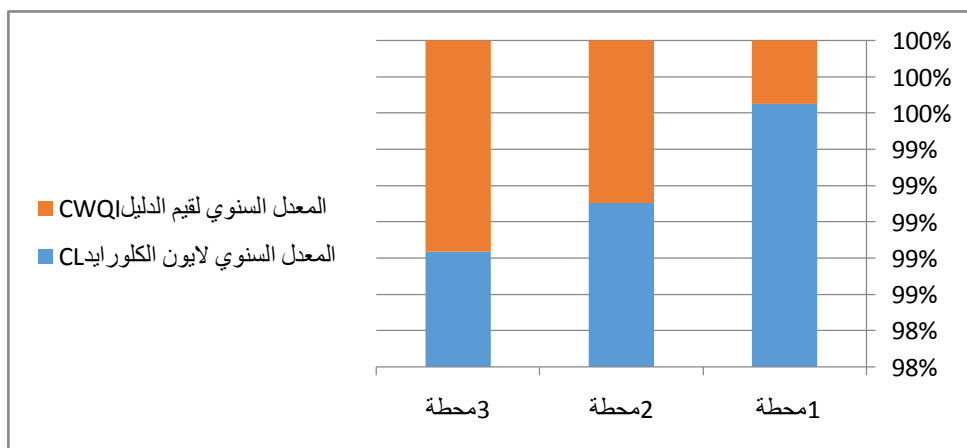
44-0) poorردديء(

النتائج والمناقشة

بالاعتماد على التغيرات الكيميائية والفيزيائية طورت الدلائل بصورة اولية خصوصا للمياه السطحية . وكانت الدلائل قد استعملت كدليل على تغير البيئة . اذ خضعت مياه المصب العام لتغيرات ملحية تقلل من امكانية الاستفادة الري (1989)Houseمنها لاغراض سجلت معدلات قيم دليل نوعية المياه الكندي لأغراض الري قيما تراوحت بين (3.96- 27) وهذا يدل على ان نوعية المياه لاغراض الري رديئة في كل محطات الدراسة مع بعض التغيرات الفصلية للمحطات (شكل 2) . ويعود السبب في ذلك الى الملوحة العالية خلال اغلب الفصول وخاصة فصل الخريف في المحطة الاولى بسبب قلة المياه وكما بين الشكل (3) التناسب (Al-Zubaidi(1985); Al-Ghanemi(2010), مستوى المياه وزيادة تبخر العكسي بين قيم الدليل ومعدلات السنوية لتراكيز الملوحة.



شكل(2): التباين الفصلية لقيم الدليل الكندي لأغراض الري في محطات الدراسة



شكل(3): التناسب العكسي لمعدلات قيم الدليل السنوية مع المعدلات السنوية

لتراكيز ايون الكلورايد لمحطات الدراسة

بين(8-8.23) في المحطة الاولى, (7.30-8.20) في المحطة الثانية, (7.12-pH تراوحت قيم الأس الهيدروجيني (8.1) في المحطة الثالثة وبهذا تكون المياه على الاغلب طبيعية ضمن مدى القاعدية. ان اهمية الاس الهيدروجيني وبهذا يكون هناك امكانية (Ahipathy and Puttaiah (2006), تجله يحدد ملائمة المياه لاستعمالات مختلفة لتطوير مياه المصب العام لأغراض الري , ان معدل الاس الهيدروجيني المسجل في الدراسة الحالية كان على العموم وكانت ضمن (Al-Saadi et al.(2000) يطابق قيم الاس الهيدروجيني للمياه العذبة ومتطابقة مع البيانات العراقية لأغراض الري . لم تبين قيم الاس الهيدروجيني فروقا معنوية Westcot&Ayers الحدود المسموح بها من قبل (P)<0.05 بين المحطات , وكذلك لم يسجل فروقا معنوية بين جميع الفصول عند مستويات احتمالية

لأغراض الري , Westcot& Ayers أن القيم المسجلة للتوصيلية الكهربائية كانت أعلى من الحدود المسموح بها في المحطة الاولى في المحطة الاولى , وتراوحت بين(15320-8707) $\mu\text{S/cm}$ (14240- $\mu\text{S/cm}$) اذ تراوحت بين (7880) . تزداد قابلية التوصيل الكهربائي في المناطق $\mu\text{S/cm}$ الثانية وفي المحطة الثالثة تراوحت بين (13280-8780)

Pota القريبة من الأراضي الزراعية فالأملاح التي تصل من أراضي السقي تزيد من الأملاح الطبيعية لمياه النهر . اما انخفاض القيم خلال فصل الشتاء فقد يعود الى تصريف وقلة معدلات التبخر مما ادى (and Charles 2003) (2009) او ربما يعود إلى ارتفاع (الى تخفيف ملوحة المياه وتقليل قيم التوصيلية الكهربائية , المنصوري وجماعته مناسب المياه في مواقع الدراسة بسبب تساقط الأمطار مما يؤدي إلى حصول تخفيف لمياه النهر وبالتالي انخفاض قيم التوصيلية.

لمياه الري , اذ تراوحت في كل Westcot&Ayers كانت قيم البيكاربونات المسجلة ضمن الحدود المسموح بها (2.890) - . تراوحت البيكاربونات في المحطة الاولى بين (2.988I mmol/2.500) - المحطات بين(1.023) اما في المحطة الثالثة كانت بين (1.023 - 1.396) mmol/l وفي المحطة الثانية بين (1.496 - 2.988) mmol/l عدم وجود فروق معنوية بين قيم التوصيلية بين (P)<0.05 . بينت نتائج التحليل الاحصائي عند مستويات احتمالية mmol/l جميع المحطات المدروسة، اما الفصول فيلاحظ وجود فروق معنوية بين فصل الخريف وبقية الفصول المدروسة عند نفس مستوى الاحتمالية. ان التوصيل الطبيعي لقاعدية المياه الطبيعية مرتبط مع مركبات ثنائي اوكسيد الكربون, البيكاربونات, الكاربونات والهيدروكسيدات . هذه العوامل هي خصائص لمصادر المياه والعمليات الطبيعية التي تحدث في أي وقت .

اذ تراوحت ايون الكلورايد في المحطة mg/l سجلت المحطة الاولى اعلى تركيز لايون الكلورايد (2890) اما في mg/l , بينما كانت في المحطة الثانية من (1780-2200) mg/l الاولى في الحدود (1750-2890) المحطة الثالثة بين

. القيم المشاهدة في كل المحطات كانت اكبر من الحدود المسموح بها التي اوصت بها (1580-2690) mg/l أظهرت نتائج التحليل الإحصائي عدم وجود فروق معنوية في قيم ايون الكلوريد بين جميع محطات CCME

الدراسة، أما بالنسبة للفصول فقد لاحظ وجود فروق معنوية بين فصل الخريف مقارنة ببقية الفصول عند مستوى احتمالية $P < 0.05$.

أما فيما يخص البورون فهو مصدر قلق كبير في بعض المناطق، في حين أنه يعد من المغذيات الضرورية، إذ أن وفي المحطة mg/l تراكيزه العالية سببت تسمم النباتات، إذ سجل في المحطة الأولى تراكيز بين (6.02-8.22) . القيم المسجلة التي كانت أعلى mg/l ، أما في المحطة الثالثة فكانت (4.98-7.01) mg/l الثانية بين (5.58-7.35) . لأغراض الري في جميع المحطات والفصول باستثناء Ayers & Westcot من الحدود المسموح بها من قبل المحطة الثالثة في فصل الشتاء . حيث لم تسجل أي فروق معنوية بين المحطات والفصول عند $P < 0.05$ مستوى احتمالية.

وقد يعزى السبب في زيادة تراكيزه نتيجة لزيادة تصريف فضلات المجاري المنزلية لا سيما تلك التي تحتوي على كميات كبيرة من المنظفات ومياه بزل الأراضي الزراعية إلى مياه المصب العام. وقد يعزى تسجيل المحطة الأولى قيم أعلى لتراكيز البورون من باقي المحطات في جميع الفصول بسبب تأثيرها بالكميات الهائلة من المواد العضوية واللاعضوية الحاوية على مركبات البورون في المحطة المذكورة وهذا يحفز نشاط الأحياء المجهرية المحللة على تحلل المواد العضوية، الجيزاني (2005) كانت نسبة امتزاز الصوديوم في المحطة الأولى تتراوح بين (4.02-10.32) اما المحطة الثالثة $milli\ equivalent/l$ (9.22-13.57) ، وفي المحطة الثانية بي $milli\ equivalent/l$ (1.1357) . القيمة الأعلى كانت في المحطة الأولى (1.912-4.68) $milli\ equivalent/l$. تغيرت قيم نسبة امتزاز الصوديوم بين محطات وفصول الدراسة المختلفة، ويعود سبب ذلك إلى الاختلاف في تراكيز أيونات الكالسيوم والمغنسيوم والصوديوم. سجل التحليل الإحصائي فرقا معنويا بين المحطة الأولى مقارنة ، وسجل فصل الصيف فرقا مقارنة مع بقية الفصول عند نفس $P < 0.05$ ببقية المحطات عند مستوى معنوية المستوى .

خلال فترة الدراسة وفي كل المواقع، وأعلى CCME كانت قيم الرصاص لم تتجاوز الحدود المسموح بها ل (في فصل الصيف وتتراوح قيم الرصاص في المحطة الأولى بين $0.78\mu g/l$ (تركيز سجل في المحطة الأولى 0.77)-) اما المحطة الثالثة فتتراوح قيمه بين ($0.81\mu g/l$ / 0.33) - ، والمحطة الثانية بين ($0.78\mu g/l$ / 0.60) $\mu g/l$.

خلال فترة الدراسة وفي كل المواقع CCME أما قيم الحديد فقد كان ضمن الحد الطبيعي المسموح به من قبل (188.59-180.02-134.76) (140.50) وتتراوح قيمه في المحطة الأولى والثانية والثالثة بين (150.37-160.77) $\mu g/l$. على التوالي . (0.07-0.01) (0.07-0.01) -0.01) اما الكاديوم فقد تراوحت قيمه في المحطة الأولى والثانية والثالثة بين (0.02-0.07) خلال فترة الدراسة وفي كل المواقع CCME على التوالي . وكان ضمن الحدود الموصى بها من قبل ($0.04\mu g/l$. سجل التحليل الإحصائي فرقا معنويا لكل العناصر النزرة المدروسة بين المحطة الثالثة مقارنة ببقية المحطات في $P < 0.05$ حين سجل فصل الصيف فرقا مقارنة مع فصل الشتاء عند مستوى معنوية

التخلص من الفضلات السائلة في المناطق الحضرية والجريان السطحي والترسيب من الغلاف الجوي وتصريف الفضلات السائلة الصناعية والمنزلية هي المصادر الرئيسية للتلوث المائي بالعناصر
Campbell(2001);Lomniczi and Musso(2007),
من النتائج التي تم الحصول عليها كانت العوامل التي تجاوزت الحدود المسموح بها هي التوصيلية الكهربائية وايون الكلورايد وايون البورون ونسبة امتزاز الصوديوم.

المصادر العربية

- [1] الجيزاني ، هناعراجيجولانابراهيم . (2005) . التلوثالعضويوتأثير هفيتنوعووفرةالهائماتقيشطالعرب وقناتياالعشاروالرباط . رسالةماجستير /كليةالتربية / جامعةالبصرة، 82.
- [2] المنشد ، هديل نعيم عبد الرضا (1998) . الأنتاجية الاولية في قناة شط العرب بعد انجاز نهر صدام. رسالة ماجستير.كلية الزراعة .جامعة البصرة.
- [3] المنصوري , فائق يونس والمحمود,حسن خليل حسن (2009) .نهر العز وتأثيره على الحمولة النهالية لشط العرب مجلة جامعة ذي قار العلمية ,4(4):113-121.
- [4] عبد الحلیم ، رضوان خليفة (1984) ،دراسة شاملة للعوامل المؤثرة على موازين المياة العذبة والمالحة ،وقائعندوةالعوامل المؤثرة على موازين المياة العذبةوالمالحة،اتحاد مجالس البحث العلمي العربية ،الامانة العامة ،بغداد ،ص20-32.
- [5] عبد فهد،علي، عبد الرضا،جعفر جبار،علي، عبد الحسين وناس وعطية ،اميره حنون(2000)الري بالمياه المالحة لمحصول الذرة الصفراء اعتمادا على مراحل النمو وتأثير ذلك في حاصل النبات والتراكمالمني مجلة الزراعة العراقية ،5(5):120-126

References

- [6] Ahipathy, M.V. & Puttaiah, E.T. (2006). Ecological Characteristics of Vrishabhavathy River in Bangalore (India) .Environmental geology, 49(8): 1217-1222.
- [7] Al-Ghanemi, H.A.H. (2010): Use of Aquatic Plants as Bioindicators of Heavy metals in Euphrates river- Iraq. M.Sc. Thesis, Collage of science. Univ. of Babylon. 196 pp (In Arabic).
- [8] Al-Saadi, H.A.; Kassim , T.I. ; Al- Lami , A.A. & Salman , S.K. (2000). Spatial and Seasonal variations of phytoplankton populations in the upper region of the Euphrates River, Iraq . Limnologia, 30: 83-90 .

- [9] Al-Zubaidi, A.J.M. (1985): Ecological study on the algae (Phytoplankton) in some marshes near Qurna- Southern Iraq. M.Sc. Thesis, College of Science, Univ. of Basrah, Iraq, 131 pp .
- [10] APHA(American Public Health Association) (2005) .Standard Methods for Examination of Water and Wastewater .21th ed, Washington D.C.1193p.
- [11] Ayers, R. S. & Westcot, D. W.(1985). Water Quality for Agriculture. Irrigation and Drainage Paper No. 29, FAO, Rome.
- [12] Ball, R.O. & Church, R.L.(1980). Water Quality Indexing and Scoring. Journal of Environmental Engineering, ASCE 106(4):757-771.
- [13] Buhlool ,M.A.; Al-Rekabi, H.Y.;Al-Khafaja.B.Y.(2014).Applied of CCME Water Quality Index for Evaluation of Water Quality of Euphrates river For Irrigation Purpose in Al- Nassiryia city. J.Thi-Qar sci. Vol. 4(3) , Jun 2014, ISSN1991-8690.
- [14] Campbell, Campbell, L.M. (2001). Mercury in Lake Victoria (East Africa):Another Emerging Issue For A Beleaguered Lake. Ph. D,Thesis.Waterloo,Ontario, Canada, 145pp.
- [15] CCME,Canadian Council of Ministers of the Environment (2001). Canadian Water Quality Guidelines for the protection of Aquatic Life : Canadian Water Quality Index 1.0 Technical Report .In Canadian Environmental Quality Guidelines, 1999. Winnipeg : Canadian Council of Ministers of the Environment. 14pp.
- [16] FAO.(2003). Towards sustainable agricultural development in Iraq:The Transition from Relief , Rehabilitation and Reconstruction to Development. 222pp.
- [17] Gupta, K.andSaul, A.J. (1996). Specific relationships for the flush load in combined sewer flows. Wat. Res., 30(50):1244-1252.
- [18]House, M. A.(1989). A Water Quality Index for River Management . Water and Environment J., 3(4)" 336-344.
- [19] Khalil, A. A., & Arther, V. (2010) . Irrigation Water Quality Guidelines ,Reclaimed Water Project, Jordan Valley Authority and German Technical Cooperation.
-][20Khan H.;Abdel-Gawad S.; Dawe P.;andKhan A.A. (2010). An Environmental Security and Water Resources Management System Using Real Time Water Quality

Warning and Communicatio. Balwois-Ohrid, Republic Of Macedonia. available on-lineat Http://Balwois.Com/Balwois/Administration/ . Full_Paper/Ffp- 1907.Pdf.

[20] Khan, F.; Husain, T.and Lumb, A.: (2003). Water Quality Evaluation and Trend Analysis in Selected Watersheds of the Atlantic Region of Canada. Environ. Monitor. Assess. 88: 221–242.

[21] Lumb, A. ; Doug H. & Tribeni S. (2006). Application of CCME Water Quality Index to Monitor Water Quality: A Case of The Mackenzie River Basin, Canada. Environmental Monitoring and Assessment., 113: 411-429.

[22] Nasirian, M. (2007) .A New Water Quality Index for Environmental Contamination Contributed by Minaral Processing: A Case Study of Amang (Tin Tailing) Processing Activity. J.of Applied Sci., 7(20): 277-298.

[23] Pota Pova, M. and Charles, D.F. (2003). Distribution of Benthic diatoms in U.S. rivers in relation to conductivity and ionic composition, fresh water Biology 48: 1311-1328.

[24]Radwn, N. (2005). Evaluation of Different Water Quality Parameters for the Nile River and the Different Drains. 9th Int. Water Techn. Conference, Sharm El-Sheikh, Egypt.

[25]Rosemond, S. D.; Duro,D.C. and Dube, M.(2009).Comparative analysis of regional water quality in canada using water quality index.Environ. Monit.Assess., 156:223-240.

[26] Salim, B.J.; Gholamreza, N.B.; Amir, S.; Masoud, T. & Mojtaba, A. (2009). Water Quality Assessment of Gheshlagh River Using Water Quality Indices. Environmental Science, 6, (4):19-28.

[27] Štambuk-Gilijanovic, N. (1999) .Water Quality Evaluation by Index in Dalmatia. Water Rese., 33(16): 3423-3440.

[28]Štambuk-Gilijanovic, N. (2003). Comparison of Dalmatian Water Evaluation Indice. Water Environ. Rese., 75(5): 388 -405.

[29]Standard Specification (2001). Drinking Water, Iraq. First modernization, no.417, the Council Of Ministers, Central Apparatus For Assessment And Quality Control, 5pp. [in Arabic].

[30] UNEP/GEMS, United Nations Environment Programme Global Environment Monitoring System/Water Programme (2007). Global Drinking Water Quality Index Development and Sensitivity Analysis Report. C/O National Water Research Institute 867 Lakeshore Road Burlington, Ontario, L7r 4a6 Canada. available on-line at. . <http://www.Gemswater.Org>

[31] WHO, World Health organization (2004). International Standards of Drinking Water. 3rd Edition, Volume 1, Recommendations, Geneva. 515pp.