

التلوث البكتيري في محطتي إسالة الماء في العوجة والزلايه في محافظة صلاح الدين ومدى صلاحيتها للاستهلاك البشري

محمد صالح ارحيم ابراهيم الناصري
أ.د.رياض عباس عبد الجبار
جامعة تكريت – كلية العلوم – قسم علوم حياة
• تاريخ استلام البحث 2020/9/10 وتاريخ قبوله 23/11/2020.

الخلاصة

اجريت الدراسة الحالية على مشروع اسالة ماء العوجة والزلايه الواقع على مجرى النهر ضمن محافظة صلاح الدين وبواقع خمس محطات للفترة من شهر أيلول 2019 لغاية شهر ايار 2020 باستثناء شهر اذار 2020 الذي حال دون جمع العينات فيه وكذلك تعذر اضافة مادة الكلور خلال شهرين نيسان وايار بسبب جائحة كورونا. وقد اظهرت نتائج الدراسة ان درجة حرارة الماء بين (12.3 - 21.7) درجة سيليزية فيما ان درجة حرارة الهواء قد تراوحت بين (15-37.3) درجة سيليزية اما بالنسبة لقيم الاس الهيدروجيني تراوحت بين (6.7 - 8.8) ولوحظ قيم الاوكسجين المذاب تراوحت بين (0.7 - 6.8) ملغم/لتر اما قيم المتطلب الحيوي للاوكسجين اذ تراوحت بين (0.4-5.3) ملغم/لتر وسجلت معدلات العدد الكلي للبكتريا الهوائية ارتفاع طفيف في نماذج مياه (نهر- حوض- شرب) ولوحظ عدم تجاوز العدد الكلي للبكتريا الحدود المسموح بها في مياه الشرب لنماذج مياه الاسالة حيث بلغت اعلى معدل للبكتريا (11812) خلية /1مل في المحطة الثالثة واقل معدل في المحطة الاولى بلغت (7362) خلية /1مل.

Bacterial Contamination at the Al-Awja and Zaliya Water Plants in Salah al-Din Governorate and their Suitability for Human Consumption

Mohammed Saleh Ibrahim Al-Nasiri

Prof. Dr. Riyadh Abbas Abdel Jabbar

University of Tikrit, College of Science, Department of Biology

- Date of research received 10/9/2020 and accepted 23/11/2020.

Abstract

The current study was conducted on the two projects of Al-Awja and Al-Zaliya water plants, which are located on right side of the river within Salah Al-Din Governorate, with five water stations for the period from September 2019 to May 2020, except for the month of March 2020, which did not collect samples due to the curfew, as well as the months of April and May, no chlorine was added in projects due because of the Corona pandemic.

The results of the study showed that the water temperature ranged between (12.3 - 21.7) Celsius, while the air temperature ranged between (15-37.3) Celsius. As for the pH values, it ranged between (6.7 - 8.8), and dissolved oxygen values were observed ranged between (0.7 - 6.8) mg / liter. As for the values of the vital oxygen requirement, which ranged between (0.4-5.3) mg / liter, the rates of the total number of aerobic bacteria recorded a slight increase in water models (river - basin - drinking) and it was noticed that the total number of bacteria did not exceed the permissible limits in water. Drinking liquid water models, where the highest rate of bacteria was (11812) cells / 1 ml in the third station and the lowest rate in the first station was (7362) cells / 1 ml.

المقدمةIntroduction:

يتلوث الماء بكل ما يفسد خواصه أو يغير طبيعته والمقصود بتلوث الماء هو تدهور مياه الأنهار والبحيرات بالملوثات مما يجعلها غير صالحة للإنسان والحيوان أو النبات أو الكائنات التي تعيش فيه (هوجز، 1989)، والعراق يتمتع بوفرة موارده المائية العذبة والمتمثلة بنهري دجلة والفرات، فالتوسع المدني وسرعة التطور الصناعي والأجتماعي أدى الى تلوث المياه وزيادة خطورته إضافة لتواجد تراكيز محددة ذات تأثير سُمي toxic على حياة الكائنات الحية وخاصة المطروحات الصناعية الى مجرى النهر غير المعالجة (السامرائي، 2016). إن معظم المياه السطحية ملوثة بمياه الصرف الصحي وهي المصدر الرئيسي للتلوث البكتيري وعلى الأخص قرب التجمعات السكانية الكبيرة (Meyers, 1995). لذا فإن مياه الشرب تكون ذات علاقة وثيقة بانتشار الأمراض إذ أشارت تقارير منظمة الصحة العالمية (WHO) إن أكثر من 25 مليون شخص يموتون كل سنة بسبب الإسهال وثلث هذا العدد تقريباً من الأطفال دون سن الخامسة من العمر (الصفراوي، 2018). ولا يعتبر وجود كل أنواع البكتيريا هو مكنم الخطورة وإنما يتم التركيز على البكتيريا المرضية وخاصة المعوية منها والتي تسبب العديد من الأمراض مثل إصابات الجهاز الهضمي (Sharon, 2009). إذ إن التلوث الغاطي يؤدي الى ادخال ضروب من الممرضات الجرثومية المعوية ومن بينها الإشريكية القولونية *Escherichia coli* والمسببات وقد تسبب هذه الكائنات الحية امراضاً تختلف في شدتها من الالتهاب المعتدل بالمعدة والامعاء الى الاعراض الشديدة والقاتلة مثل حمى التيفوئيدية والزحار والهيضة (WHO, 1996). وتهدف الدراسة على اختبار جودة عمل اسالة الماء. والذي دفعنا الى اختيار محافظة صلاح الدين هو قلة الدراسات الجامعية والبحوث العلمية في هذا المجال ولكون ماء الإسالة (ماء الشرب) مهماً في استخداماتنا وخاصة ماء الشرب ويُعد تلوثه خطراً على حياة الإنسان وخاصة الأطفال بسبب إنتشار الأمراض والأوبئة وذلك لعدم كفاءة المحطات في معالجة مياه الشرب، علماً أن مصدر مياه محطات التنقية هو نهر دجلة.

المواد وطرق العمل materials & methods**A- وصف مواقع الدراسة**

1- الموقع الاول: محطة اسالة العوجة والتي تبعد عن تكريت (13) كم جنوب مركز المدينة وتقع على الضفة الغربية لنهر دجلة.



لوحة رقم (1) صورة من القمر الصناعي تبين محطة اسالة العوجة

2- الموقع الثاني : محطة اسالة الزلاية والتي تقع ايضا خارج مدينة تكريت إلى الاتجاه الجنوبي من المحافظة ، وتبعد 22.04 كم عن مركز المدينة .



st4 (ب)



st3 (أ)



st5 (ج)

لوحة رقم (3) توضح محطة اسالة الزلاية

B- جمع النماذج

تم جمع العينات شهريا لفترة تسعة اشهر من شهر ايلول 2019 ولغاية نهاية شهر ايار 2020 وتم اختيار مشروع اسالة ماء العوجة والزلاية كما في لوحتي (1) و (2) في اعلاه بواقع خمس محطات التي تقع ضمن محافظة صلاح الدين اعتماداً على مدى امكانية توفر العينة ووجود التجمعات السكانية وفقاً لطبيعة المنطقة المدروسة وأهداف البحث في حين اجريت كافة القياسات الموقعية اثناء النهار واجريت الفحوصات الكيميائية والفيزيائية والبايولوجية شهرياً ولجميع المحطات. وقد تم جمع العينات في قناني بلاستيكية ذات حجم (2 — 3.5 لتر) . وتم ملء القناني بماء العينة وسدها سداً محكماً ونقلها الى المختبر بواسطة حاويات من الفلين المثجلة للحفاظ على خواص العينة ، بينما اخذ النموذج لتقدير الاوكسجين المذاب والمتطلب بالحيوي للاوكسجين بملى قناني زجاجية خاصة (ونكسر) سعة 250 مل بماء العينة وبعد ذلك يتم تثبيت العينة في الموقع باضافة مواد كيميائية وبعد ذلك تغلق بسدادات محكمة لتنتقل الى المختبر اذ تم اجراء قياس درجة حرارة الماء في الموقع مباشرة .

الفحوصات الفيزيائية والكيميائية

1- درجة حرارة الماء Water Temperature

تم قياس درجة حرارة الماء باستخدام محرار زئبقي ذو مدى (1-) - (50) درجة سيليزيومتدريجة 0.1 درجة سيليزية.

2- درجة الرقم الهيدروجيني (pH)

تم قياس الرقم الهيدروجيني باستخدام جهاز (WTW Multi- line P4) مباشرة بعد معايرة الجهاز في المختبر باستخدام المحاليل القياسية ذات قيم مختلفة من الاس الهيدروجيني , وتم اخذ معدل قراءتين للأس الهيدروجيني.

3- قياس الاوكسجين المذاب "Dissolved Oxygen"

أُتبعت طريقة (Winkler, 1924) كما هو موضح في (Mackereth, 1963) لقياس الاوكسجين المذاب في الماء , حيث تُملأ قناني الأوكسجين سعة (250) مل وذلك بغمرها في الماء ويتم تثبيت العينة بإضافة (1 مل) من كبريتات المنغنيز ($MnSO_4 \cdot 4H_2O$) وبعدها يضاف (1مل) من يوديد البوتاسيوم القاعدي ($KOH+KI$) وترج القنينة جيداً وتترك لمدة 10 دقائق ثم يضاف (1مل) من حامض الكبريتيك المركز (H_2SO_4) ويؤخذ 100مل من العينة ويضاف اليه ثايوسلفات الصوديوم ($Na_2S_2O_3$) ذات عيارية (0.025 N) ويعبر عن النتائج ملغم/لتر (Mg/L) .

4- المتطلب الحيوي للأوكسجين (Biological Oxygen Demand) BOD

بالإعتماد على طريقة جمعية الصحة الأمريكية (APHA, 1985) ومن خلال عينات المتطلب الحيوي لمدة خمسة أيام في 25م ومعاملتها وفق الطريقة المتبعة في تحديد تراكيز الأوكسجين المذاب ويعبر عنها بوحدات ملغم / لتر .

A- الفحوصات البكتريولوجية ChecksBacteriological

حيث اجريت مباشرة بعد وصول العينات الى المختبر بواسطة قناني زجاجية معقمة سابقاً بواسطة جهاز المؤصدة Autoclave بدرجة حرارة 121م وتحت ضغط 15 باوند / انج2 ولمدة 15 دقيقة ثم تبرد .

النتائج والمناقشة

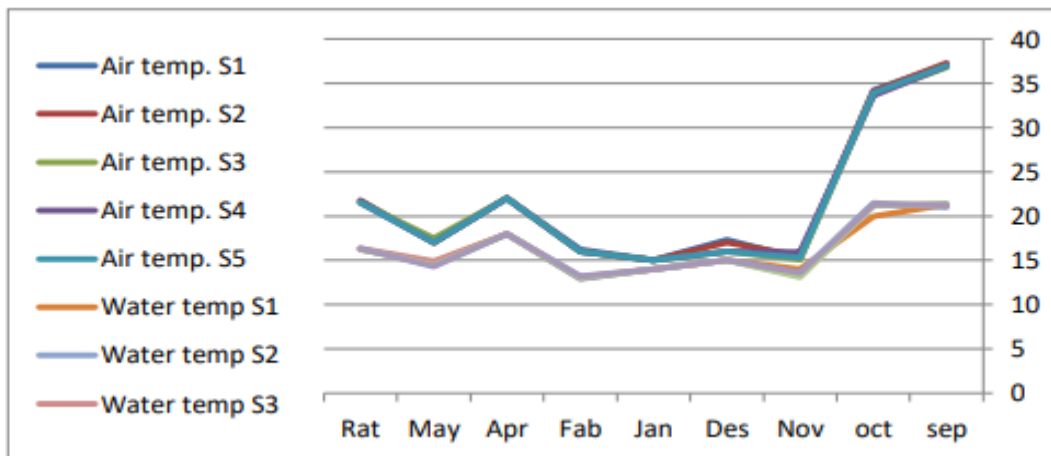
A-العوامل الفيزيائية Physical factors

1-درجة حرارة الماء والهواء Water and air temperature

أظهرت نتائج الدراسة الحالية اختلافات شهرية واضحة في درجة حرارة الهواء , وهذه الاختلافات تعود إلى ما يتميز به مناخ المنطقة من تفاوت واضح بين درجات حرارة الصيف والشتاء , والليل والنهار , ولوحظ أيضاً وجود اختلافات موقعية تعود إلى اختلاف وقت اخذ العينات من موقع إلى آخر , كذلك الحال لدرجة حرارة المياه , إذ كانت مرتبطة مع درجة حرارة الهواء ومتأثرة بها , فقد سجلت ادنى درجة حرارة 15 درجة سيليزية في كل المحطات ماعدا المحطة 1 و اعلى درجة كانت 37.3 عند المحطة 2.

اما درجة حرارة المياه اثناء مدة الدراسة كانت ادنى درجة حرارة 12 درجة سيليزية في شهر شباط عند المحطة 1 لموقع العوجة واعلى درجة كانت 21.5 درجة سيليزية في شهر تشرين الاول عند المحطة 3 لموقع الزلاية كما موضح في جدول (1) وشكل (1). اذ جاءت نتائج الدراسة الحالية اقل من ما سجله الجبوري (2009) والساداني (2009) لنهر دجلة الخام حيث بلغت بين (8-28) درجة سيليزية. وكما هو معروف ان العمليات المختلفة التي تجري في محطات التصفية له تأثير مباشر ولكن بدرجة اقل في درجة حرارة الماء الخام ولهذا يتم تجاهله من قبل الباحثين المهتمين بدراسة محطات تصفية المياه ويؤيد ذلك ما ذكره Hamza (1997) من ان قياس درجة الحرارة في محطات التصفية ليس مهماً لان عملية التصفية لا تؤثر فيها.

وأظهرت نتائج التحليل الإحصائي في معامل بيرسون أن هنالك علاقة معنوية موجبه بين درجة حرارة الماء والهواء بلغت ($R = 0.963$) عند مستويات معنوية $P \leq 0.01$ جدول (3) وهذا يعني إنه كلما ارتفعت درجة حرارة الهواء فسوف ترتفع درجة حرارة الماء وذلك لتأثير المياه السطحية كالأنهار بدرجات حرارة الهواء المحيط بالماء (المنديل, 2005). أما نتائج اختبار دنكن فقد لوحظ فروقات معنوية (زمانية) وعدم وجود فروقات معنوية مكانية بين المحطات عند مستويات $p \leq 0.05$ جدول (4).



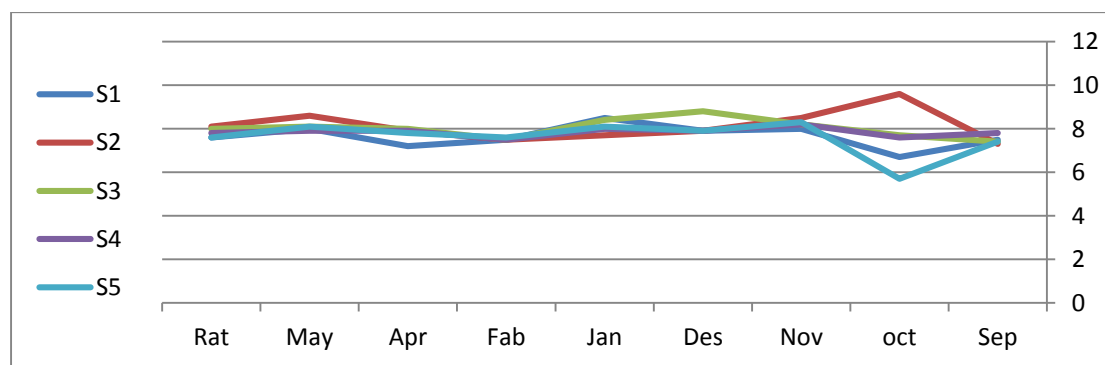
شكل (1) التغيرات الموقعية الشهرية لدرجة حرارة الهواء والماء خلال فترة الدراسة Air and Water Temperature (درجة مئوية)

الخصائص الكيميائية Chemical factors

1- الرقم الهيدروجيني pH

تراوحت قيم الأس الهيدروجيني في الماء الخام بين (6.7 – 8.8) في منطقة الدراسة إذ بلغت أعلى قيمة للأس الهيدروجيني (8,8) عند مأخذ النهر في المحطة 3 لمشروع الزلاية في شهر كانون الأول وأدنى قيمة له (6.7) في شهر تشرين الأول في المحطة 1 واتفقت نتائج الدراسة الحالية مع نتائج الدراسات السابقة التي جرت على نهر دجلة في محافظة صلاح الدين ، فقد وجد الجبوري (2009) ان المدى للأس الهيدروجيني كان محصوراً بين (7.03-8.99) والساداني (2009) وجد ان المدى كان بين (7.02-8.7) يتبين ان مياه نهر دجلة تعد مصدراً ملائماً للمياه الخام لمحطات التصفية فهي تقع ضمن المدى (6.5-8.5) المسموح به في مياه الشرب اما بالنسبة لحوض الترسيب لموقع الزلاية فسجلت أعلى قيمة في المحطة 4 خلال شهر تشرين الثاني بلغت (8.2) , وأدنى قيمة سجلت في شهر تشرين الأول إذ بلغت (6.7) لنفس الموقع . وكذلك بالنسبة لمياه الشرب فبلغت أعلى قيمة للأس الهيدروجيني في المحطة 2 في شهر ايار بلغت (8,6) وأدنى قيمة له (6.9) في شهر تشرين الأول لنفس المحطة كما في جدول (1) وشكل (2). ويرجع السبب لتسجيل القيم المنخفضة للأس الهيدروجيني الى التخفيف الحاصل عند ارتفاع مناسيب المياه وزيادة معدل تصريف الامطار (جولان، 2005)، وكذلك نتيجة زيادة ذوبان غاز ثاني اوكسيد الكربون في الماء مكوناً حامض الكربونيك الذي يتحلل ويخفض الأس الهيدروجيني مؤدياً الى تكوين ظروف حامضية (Bocknke, 2000)، اذ ان زيادة طرح المخلفات العضوية الى النهر لها دور كبير في خفض الأس الهيدروجيني وتحرير غاز ثاني اوكسيد الكربون (AL- Aaragy, 1996). وقد يرجع سبب انخفاضها إلى الأعداد الكبيرة من البكتريا وبالتالي تفسخ المواد العضوية , وتحرير كميات كبيرة من غاز ثاني اوكسيد الكربون , وغاز كبريتيد الهيدروجين , والاخير يتحول هوائياً إلى حامض الكبريتيك مما يؤدي الى خفض الأس الهيدروجيني (مصطفى وجانكيز، 2007).

اذ سجل معامل ارتباط بيرسون وجود فروق معنوية مع درجة حرارة الهواء بلغت مقداره (R= 0.619) عند مستوى $P \leq 0.01$. ووجود فروق معنوية مع درجة حرارة الماء بلغت مقداره (r=583.) عند $p \leq 0.01$ جدول (3) وأظهر التحليل الإحصائي بموجب اختبار دنكن وتحليل التباين اذ لوحظت فروقات معنوية مكانية و زمانية بين المحطات كما في جدول (4). وتعد جميع نتائج pH مطابقة للمواصفات القياسية في مياه الشرب العراقية (المواصفة رقم 417 مياه الشرب لسنة 1989) والعالمية والتي قد تتراوح ما بين (6.5-8.5) .



شكل رقم (2) التغيرات الشهرية للموقع للأس الهيدروجيني خلال فترة الدراسة (PH-meter)

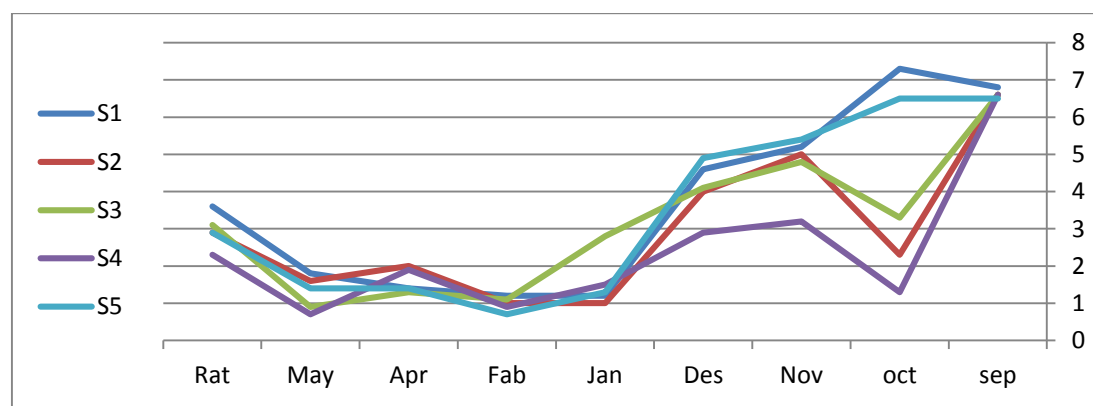
Dissolved Oxygen

2-الأوكسجين المذاب

يعد قياس مستوى الأوكسجين في الماء أحد العوامل المحددة لنوعية المياه ودرجة تلوثها إذ تعتمد على العمليات الفيزيائية والبيولوجية والكيميائية والتي تحصل فيه (Vivo et al, 2008). تراوحت قيم تركيز الأوكسجين المذاب في مياه نهر دجلة الخام في كلا الموقعين (العوجة والزلاية) قيد الدراسة بين (0.9 – 6.8) mg/L جدول (1) إذ سجلت أعلى قيمة في المحطة 1 لمشروع العوجة في شهر تشرين الأول وكانت 6.8 mg/L وأدنى قيمه في المحطة 3 لمشروع الزلاية في شهر ايار بلغت 0.9 mg/L ويعزى سبب ارتفاع القيم وخاصة في شهر ايلول ان المياه السطحية تكون على اتصال مباشر مع الغلاف الجوي (الجمالي **واحمد، 2018**) كما قد يكون للانحدار أو ميل الأراضي التي تجري فيها مياه نهر دجلة وبالتالي سرعة التيارات المائية لها تأثير مباشر على تركيز الأوكسجين المذاب (سعد الله وآخرون، 2000).

وهذه النتائج جاءت اعلى من نتائج الحمداي وفضل (2015) إذ تراوح تركيز الأوكسجين في دراستهما بين (4.2-6.3) mg/L لنهر دجلة. اما سبب انخفاض الأوكسجين المذاب في شهر ايار الى ارتفاع درجات الحرارة حيث تزيد من تحلل المواد العضوية نتيجة نشاط الاحياء المجهرية وبالتالي يحدث استهلاك للأوكسجين المذاب (Valdes and Real 2004). اما بالنسبة لحوض الترسيب لمشروع الزلاية بلغت أعلى قيمة المحطة 4 لشهر ايلول وكانت 6.7 mg/L وأدنى قيمة لنفس المحطة في شهر ايار بلغت 0.7 mg/L ونجد تأثير الترسيب على تركيز الأوكسجين المذاب ليس له علاقة مباشرة، بحيث ان الترسيب يعتمد على الجاذبية الأرضية ومع ذلك حصلت زيادة في تركيز الأوكسجين المذاب وتتفق هذه النتائج مع ما وجدته العبيدي (2013) بحصول زيادة في تراكيز الأوكسجين المذاب وبينت سبب ذلك الى انخفاض عكورة المياه وامتزاجها بشكل جيد مع الهواء في حوض الترسيب. وكذلك بالنسبة لمياه الشرب إذ بلغت أعلى القيم في المحطة 2 لمشروع العوجة في شهر ايلول وكانت 6.6 mg/L وأدنى القيم في المحطة 5 لمشروع الزلاية لشهر شباط بلغت 0.7 mg/L.

و سجل معامل ارتباط بيرسون وجود فروق معنوية مع درجة حرارة الهواء بلغت مقداره ($r = 0.551$) عند مستوى $P \leq 0.015$ ووجود فروق معنوية مع درجة حرارة الماء بلغت مقداره ($r = 0.989$) عند مستوى $P \leq 0.05$ جدول (3). وأظهرت نتائج التحليل الإحصائي باستخدام إختبار التباين واختبار دنكن بعدم وجود فروقات معنوية بين المحطات (مكانية) ووجود فروقات معنوية بين الأشهر {زمانية} لمستوى $p > 0.05$ جدول (4) وتعد جميع النتائج مطابقة ضمن المواصفات القياسية في مياه الشرب العراقية (المواصفات رقم 417 مياه الشرب لسنة 2001) والعالمية أكثر من (5) ملغم / لتر.

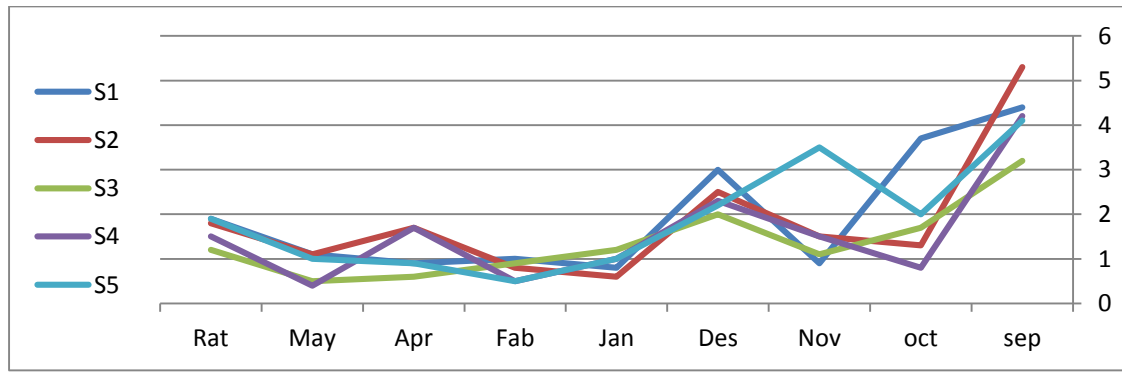


شكل رقم (3) التغيرات الموقعية والشهرية للأوكسجين المذاب DO خلال فترة الدراسة (Mg/L)

3-المتطلب الحيوي للأوكسجين BOD5 Biological Oxygen Demand

بينت نتائج الدراسة الحالية كما في جدول (1) وشكل (3) ان قيم المتطلب الحيوي للأوكسجين BOD تراوحت بين 0.5 – 4.4 mg/L لمياه نهر دجلة اذ سجلت أعلى قيمة في المحطة 1 لمشروع ماء العوجة في شهر ايلول بلغت 4.4 mg/L وادنى قيمة في المحطة 3 لمشروع ماء الزلايه لشهر ايار بلغت 0.5 mg/L يبدو من هذه النتائج ونتائج بحوث الدراسات السابقة ان القيم في اشهر السنة بالنسبة لمأخذ النهر كانت في الغالب اقل من 5 mg/L فقد ذكر السراج (2013) ان القيم كانت محصورة بين 0.8-2.2 mg/L عند دراسته لنهر دجلة ضمن مدينة الموصل بينما ذكر الساداني (2009) والجبوري (2009) ان القيم كانت (1-5.2)، (0.1-5.6) mg/L اذ تعد المياه مابين المشكوك الى نظيف جداً اما بالنسبة لحوض الترسيب بلغت أعلى قيمة في المحطة 4 لمشروع ماء الزلايه لشهر ايلول وكانت 4.2 mg/L وادنى قيمة لنفس المحطة في شهر ايار بلغت 0.4 mg/L. وكذلك بالنسبة لمياه الشرب بلغت أعلى القيم في المحطة 2 في شهر ايلول وكانت 5.3 mg/L وادنى القيم في المحطة 5 من شهر شباط بلغت 0.5 mg/L. إن تزامن ارتفاع وانخفاض قيمة المتطلب الحيوي للأوكسجين يعتمد على ما تحتويه المياه من مواد عضوية وملوثات من مخلفات الصرف الصحي والتي يتم استخدامها من قبل المجاميع البكتيرية كمصدر غذائي، وبالتالي فانه يسمح بنمو هذه المجاميع البكتيرية بصورة سريعة ومتزايدة ، مسببة بذلك زيادة المتطلب الحيوي للأوكسجين وبالتالي يؤدي الى انخفاض مستوى الاوكسجين الذائب في الماء (Colli, 2000) كما أن كمية الشب المضافة , وجودة عمليات الصيانة , وعمر المشروع لها تأثير كبير في معدلات المتطلب الحيوي للأوكسجين في مياه الشرب.

أظهرت نتيجة التحليل الإحصائي باستخدام إختبار التباين واختبار دنكن بعدم وجود فروقات معنوية بين المحطات (مكانية) ووجود فروقات معنوية بين الأشهر (زمانية) لمستوى $p \leq 0.05$ جدول (4). وقد لوحظت نتائج التحليل ارتباط المتطلب الحيوي للأوكسجين مع كل من درجة الحرارة الهواء والماء والاوكسجين المذاب ارتباطاً موجباً إذ بلغ معامل بيرسون ($r=0.658, 0.620, 0.700$) لكل منها على التوالي وعلى مستوى معنوية $P \leq 0.01$. ووجود علاقة عكسية مع الاس الهيدروجيني بلغت مقداره (0.658 -) عند مستوى معنوية $P \leq 0.05$ جدول (3). ان قيم الـ BOD تتأثر بكل من درجة الحرارة والاوكسجين المذاب والاس الهيدروجيني وهذه العوامل تؤثر على نمو وتواجد الاحياء المجهرية التي تقوم بأكسدة المواد العضوية.



شكل رقم (4) التغيرات الموقعية والشهرية للمتطلب الحيوي للأوكسجين BOD خلال فترة الدراسة (Mg/L)

الاختبارات البكتريولوجية Bacteriological tests

يعتبر الماء وسطاً جيداً لمعيشة البكتريا ونموها ومصدراً مهماً لنقل الممرضات المعوية الكامنة (Aubaid, 1998), لذا فان اغلب المياه الطبيعية تحتوي على انواع مختلفة من الاحياء البكتيرية التي يمكن ان يكون مصدرها التربة المنجرفة الى المسطحات المائية ، وقد بين (Tartera, 1987) ان اهم مصدر للتلوث بفضلات الانسان هو مياه المجاري غير معالجة التي يتم تصريفها الى مياه النهر.

1- العدد الكلي للبكتيريا (TBC) Total Bactrial

يعتبر تقدير العدد الكلي للبكتيريا احد المؤشرات المهمة للتعرف على تلوث المياه بالمجاميع البكتيرية ، واستخدم هذا الفحص لتقويم المحتوى البكتيري تقويما عاما في المياه و غالبا ما يكون العدد تقريبا إذ لا يتوفر وسط غذائي ملائم لكل اصناف البكتيريا ، وإن الخلية الواحدة تنقسم وهي في مكانها وبهذا فإن الخلية كونت مستعمرة مرئية وبالتالي فإن حساب عدد المستعمرات يعني عدد الخلايا الحية في النموذج (خلف، 1987) . ان وجود اعداد وانواع مختلفة من البكتيريا في المياه يعكس درجة تغذية ذلك المسطح , إذ ان اعداد البكتيريا تزداد مع توافر التراكيز العالية للمغذيات والمواد العضوية (الدهيمي، 2006).

كما في الجدول (1) سجلت زيادة في اعداد البكتيريا الهوائية لشهر كانون الثاني في المحطة 2 (ماء الشرب) لمشروع ماء العوجة بلغت (19900 cell/1ml) والسبب ربما يعود الى عدم ضبط كميات جرع الشب والكلور المضافة الى المياه , كما أن زيادة في الأعداد الكلية للبكتيريا هو دليل على عدم جودة عملية الترشيح بسبب تلوث المرشحات ورداءة عملية الصيانة وعدم انتظام غسل المرشحات , حيث تكون البكتيريا ممتزة (Adsorbed) على حبيبات الرمل فيها اما بالنسبة للمحطة 3 عند مأخذ النهر لمشروع ماء الزلاية بلغت اعلى قيمة (18.300 cell/1ml) ويرجع سبب الزيادة في اعداد البكتيريا الى سقوط الامطار وارتفاع مناسيب نهر دجلة وماينتج عنها من سيول محملة بالمواد العضوية والبكتيريا نتيجة عمليات انجراف التربة وغسل الاراضي الزراعية , والتي غالبا ما تستخدم فيها الاسمدة الحيوانية والتي تعد مصدرا رئيسيا لوصول الاحياء المجهرية والبكتيريا الى النهر (Dezutter&Vanhoof, 1980), فضلا عن ارتفاع قيم الكدرة , خلال هذا الشهر ساعدت في زيادة اعداد البكتيريا وذلك ان زيادة الكدرة ترافقها زيادة في المواد العضوية وحماية البكتيريا من تاثير الاشعة فوق البنفسجية لاشعة الشمس وهذا ما اكده الفتلاوي (2007).

اما عملية الترسيب فقد ظهرت في المحطة الرابعة كفاءة واطئة والتي بلغت اعلى قيمة (15.300 cell/1ml) ولعل السبب يعود لاهمال العاملين في تلك المحطة لان عملية الترسيب يجب ان تزيل جزء من هذه البكتيريا بسبب اضافة الكلور وكذلك تأثير الاشعة الشمسية (الصفراوي وطلعت, 2014) وطابق ذلك ملاحظه عدد من الباحثين مثل متمر (2002) و حسن واخرون (2007) .

أظهرت نتائج التحليل الإحصائي باستخدام اختبار التباين واختبار دنكن عدم وجود فروقات معنوية بين المحطات (مكانية) ووجود فروقات معنوية سالبة بين الأشهر (زمانية) لمستوى $p \leq 0.05$ جدول (4). وقد بينت نتائج التحليل الإحصائية علاقة ارتباط بين العدد الكلي للبكتيريا مع كل من العسرة الكلية والمغنيسيوم إذ بلغ معامل بيرسون ($r = 0.362, 0.339$) لكل منها ولمستوى معنوي $P \leq 0.01$. ووجود علاقته سالبة مع الاملاح بلغت مقداره ($- 0.446$) لمستوى معنوي $p \leq 0.05$ جدول (3).

2 - العدد الكلي لبكتيريا القولون Total Coliform

تعتبر بكتيريا القولون عن الحالة الصحية للمياه ثم إنها تجهز معلومات أساسية عن نوعية مصدر المياه وتستخدم كمؤشر لكفاءة عمليات معالجة مياه الشرب لذا يستخدم الفحص الإفتراضي (Pre Sumptive Test) للكشف عن وجود بكتيريا القولون وهو مهم للتعبير عن نوعية المياه ودرجة تلوثها بالفضلات (Pelka, 2012).

تشير النتائج المبينة في الجدول (2) تسجيل اعلى معدل للعدد الكلي لبكتيريا القولون للماء الخام بلغت (17 cell/100ml) في المحطة 1 لمشروع ماء العوجة وادنى معدل بلغت (5.8 cell/100ml) في المحطة 2 إذ لوحظت ازدياد اعداد بكتيريا القولون في الماء الخام في المحطتين 1 و 3 ولجميع الأشهر وهذه النتائج كانت مشابهة لنتائج دراسة (الشنداح، 2008) حيث وجد ان مياه نهر دجلة ملوثة بالبكتيريا وهي غني صالحة للشرب عند دراسته للعدد الكلي للبكتيريا في مدينة تكريت. اما في المحطة الرابعة

(حوض الترسيب) لمشروع ماء الزلاية اذ سجلت اعلى القيم (14) cell/100ml اذ يدل على تدني كفاءة عملية الترسيب في ازالة البكتريا والذي يكمن وراءه عددا من الاسباب منها قصر فترة المكوث في الماء لاحواض الترسيب فمن المعروف ان يتوافر وقت كافي للدقائق العالقة لكي تستقر , وهذا الوقت يعتمد على قطر الدقائق والبكتريا التي يبلغ قطرها (0_001) ملم .

جدول رقم(1) القيم الاعلى والادنى والمعدل للعوامل المدروسة (2019-2020)

المحطات العوامل		العوجة		الزلاية		
		نهر/ م1	شرب/م2	نهر/م3	حوض/م4	شرب/م5
درجة حرارة الهواء	اعلى	37.1	37.3	36.8	36.9	37
	ادنى	15.2	15	15	15	15
	المعدل	21.7	21.7	21.5	21.5	21.5
درجة حرارة الماء	اعلى	21.3	21.5	21.4	21.4	21.3
	ادنى	13	12.9	13.1	14	13.6
	المعدل	16.25	16.31	16.35	16.27	16.33
الاس الهيدروجيني	اعلى	8.5	8.6	8.8	8.2	8.3
	ادنى	6.7	6.9	7.4	6.7	7.4
	المعدل	6.8	6.6	6.4	6.7	6.5
الاوكسجين المذاب	اعلى	1.2	1	0.9	0.7	0.7
	ادنى	1.2	1	1.1	0.7	0.7
	المعدل	3.6	2.9	3.1	2.3	2.9
المتطلب الحيوي للاوكسجين	اعلى	4.4	5.3	3.2	4.2	4.1
	ادنى	0.8	0.6	0.5	0.4	0.5
	المعدل	1.9	1.8	1.2	1.5	1.9
العدد الكلي للبكتريا الهوائية	اعلى	13000	19900	18300	15300	19600
	ادنى	1600	3300	3700	3300	3700
	المعدل	7362	9712	11812	8837	9112

جدول (2) التغيرات الشهرية والموقعية للعدد الكلي لبكتريا القولون Total Coliform Bacteria في مياه نهر دجلة خلال مدة الدراسة

المحطات الاشهر		العوجة		الزلاية		
		نهر/ م1	شرب/م2	نهر/م3	حوض/م4	شرب/م5
2019	ايلول	17	6	9	7	9
	تشرين الاول	17	2	11	9	17
	تشرين الثاني	17	2	17	14	4
	كانون الاول	17	2	14	14	2
2020	كانون الثاني	17	2	14	14	2
	شباط	17	2	17	9	6
	اذار	-	-	-	-	-
	نيسان	17	14	17	14	14
	ايار	17	17	17	14	17
	المعدل	17	5.87	14.5	11.87	8.87

الارتباطات	ارتباط بيرسون	A.T	W.T	pH	EC	TDS	Salt	Turb.	DO ₂	BOD ₅	T.H	Ca.H	Mg.H	Cl	T.Alk	NO ₂	P O ₄	SiO ₂
		.963*	W.T															
		-.619*	Ph	-.583*														
		.425*	EC	.278	-.438*													
		-.340	TDS	.174	-.122	.184												
		-.206	Salt	-.358*	.071	.107**	.861**											
		.010	Turb.	.176	.025	-.088	-.666*	-.681*										
		.551*	DO ₂	.484**	-.072	.193	.226	-.342*	-.258									
		.700*	BOD ₅	.620**	-.363*	.273	.010	.029	.658**	-.082								
		.171	T.H	.151	.195	-.332	.428*	.491**	.658**	-.427*	.169							
		.168	Ca.H	.191	.449*	.237	-.324	.392*	.705**	.353*	.437*	.211						
		.108	Mg.H	.132	.034	-.338*	-.345*	.371*	.286	.716**	.716*	.045	.216					

					- .015	.361 *	.24 1	.654* *	.575 **	.366 **	.241	-.139	-.220	- .336	.333 *	.468* *-	Cl
				- .167	- .003	.066	.05 0	.038	.273	- .558 **	-.146	.272	-.154	.414 *	-.142	-.245	T.Alk
			.317 *	- .001	.01 0	.351	.25 9	-.025	.215	.101	.286	-.102	.212	.225	-.264	-.205	NO ₂
		.254	.235	- .186	.102	.017	.07 5	-.212	-.113	-.022	.069	.159	-.215	.224	.341 *	-.379*	PO ₄
	- .13 5	.344 *	.405 **	.353 *	- .067	.437 **	.26 8	.459* *	.663 **	- .207	-.139	.062	.397 *	- .141	- .341 *	.524* *	SiO ₂
- .24 8	.00 5	- .327	-.053	- .091	- .317 *	-.286	- .38 4*	-.073	- .362 *	- .339 *	- .446 **	.291	-.200	.191	-.113	-.146	TBC

جدول (3) معامل ارتباط بيرسون Pearson Correlation للعوامل المدروسة (2020-2019)

* تعني وجود ارتباط معنوي عند $P \leq 0.05$

** تعني وجود ارتباط معنوي عند $P \leq 0.01$

الإشارة السالبة تعني وجود علاقة ارتباط سالبة.

جدول (4) اختبار دنكن Duncan للعوامل المدروسة اعتماداً على أشهر السنة (2020-2019)

2020					2019			
ايار	نيسان	شباط	كانون الثاني	كانون الأول	تشرين الثاني	تشرين الأول	ايلول	الأشهر العوامل
17.1e	22f	16.04c	15a	16.46d	15.4b	33.92g	37.02h	A.T
14.56d	18c	13.06f	14a	15b	13.52e	21.06e	21.24e	W.T
8.14cd	7.76bc	7.57ab	8.156cd	8.08cd	8.24d	7.28a	7.51ab	Ph
1.28a	1.6a	0.98a	1.56a	4.1c	4.72c	3.3b	6.62d	DO ₂
1.84ab	1.92ab	1.82ab	1.28a	2.4b	1.7ab	2.4b	4.02c	BOD ₅
15000bc	11700bc	9380abc	11800bc	7220ab	3760a	5360a	8920ab	TBC

الأحرف المختلفة تشير إلى وجود فروقات معنوية $P \leq 0.05$ في اختبار دنكن Duncan ، أما الأحرف المتشابهة تعني عدم وجود فروقات معنوية

المصادر References

- الجبوري , مهدي محمد صالح سعيد(2009). دراسة بيئية وتشخيصية للطحالب في مقاطع عرضية لنهر دجلة ضمن محافظة صلاح الدين . رسالة ماجستير . كلية العلوم . جامعة تكريت .
- الجميلي , محمود فاضل : احمد، سلوى هادي . (2018). تلوث التربة والمياه . دار الكتب والوثائق- بغداد . رقم الايداع/677.
- جولان , هناء راضي (2005) . التلوث العضوي وتأثيره على تنوع ووفرة الهائمات في شط العرب وقناتي العشار والرباط . رسالة ماجستير , كلية التربية- جامعة البصرة.
- حسن, محمد سليمان والتمر , مصعب عبد الجبار وبهنام, صبا خالد(2007) "دراسة واقع محطات الإزالة الرئيسة في مدينة الموصل خلال فترة الحصار " . المؤتمر العلمي الاول لمركز بحوث البيئة والسيطرة على التلوث, جامعة الموصل –العراق:143-152.
- الحمداني , موج رياض اسماعيل، فضل, مازن نزار(2015). دراسة نوعية مياه الشرب لبعض مشاريع تنقية المياه وشبكات نقل المياه ضمن مدينة الموصل. المجلة العراقية للعلوم, مجلد 56, العدد 3, صفحة 2561 – 2573.
- خلف , صبحي حسين (1987) . علم الأحياء المجهرية المائي . وزارة التعليم العالي والبحث العلمي . جامعة الموصل . 163 ص .
- الدهيمي , مي حميد محمد (2006) . الكشف عن بعض الملوثات البيئية باستخدام بعض الاحياء المائية . رسالة ماجستير , كلية العلوم – جامعة بابل .
- الساداني, ابراهيم احمد حسين حسن (2009). دراسة بيئية وبكتريولوجية لنهر دجلة ضمن محافظة صلاح الدين . رسالة ماجستير/ كلية العلوم . جامعة تكريت.
- السامرائي , رفاة طلال احمد (2016), اثر النفايات الناتجة عن استلام وتحضير المواد الصيدلانية على البيئة الصحية , رسالة ماجستير , كلية العلوم – جامعة تكريت .
- السراج, ايمان سامي ياسين حسين (2013) دراسة تلوث نهر دجلة بالمخلفات المختلفة ضمن مدينة الموصل وتأثيرها في عدد من الاسماك المحلية" اطروحة دكتوراه, جامعة الموصل, كلية العلوم, قسم علوم الحياة: 136 صفحة.
- سعد الله , حسن علي أكبر وباصات , صباح فرج والمختار , عماد الدين عبد الهادي , (2000) . دراسة تأثير خزان حميرين على بعض خصائص المياه في نهر ديالى . 272-289.
- الشنداح, بشار طارق اسماعيل (2008) . دراسة تأثير المخلفات السكنية لمدينة تكريت على نهر دجلة , رسالة ماجستير , كلية العلوم – جامعة تكريت.
- الصفاوي, عبد العزيز يونس طليع وطلعت , ريم اياد.(2014). تنقية مياه الصرف الصحي بالتعريض المباشر للأشعة الشمسية. مقبول للنشر في مجلة علوم الرافدين.
- الصفاوي , عبدالعزیز یونس، وآخرون. (2018) . تقييم نوعية مياه الشرب في جامعة الموصل باستخدام دليل نوعية المياه WQI. مجلة جامعة كركوك 13(2): 185-198.
- العبيدي, مروة بدر فالح (2013). تأثير نوعية مياه نهر دجلة الخام في اداء وحدات محطات تصفية المياه في محافظة نينوى, رسالة ماجستير, كلية العلوم- جامعة الموصل.
- الفتلاوي , يعرب فاتح خلف (2007). تقييم كفاءة مشاريع إسالة الماء في بغداد , اطروحة دكتوراه , كلية العلوم – جامعة بغداد .
- منمرة, صبا خالد(2002) " الاثار البيئية على الخصائص النوعية والمقنن المائي لمشاريع اسالة مدينة الموصل في ظروف الحصار " رسالة ماجستير , جامعة الموصل, كلية الهندسة .
- مصطفى , معاذ حامد و جانكيز , منى حسين (2007) . التباين النوعي لموقعين على نهر دجلة ضمن مدينة الموصل . مجلة علوم الرافدين . 8(1) : 113-125.

- المنديل، فتحي عبدالله منديل صالح (2005) دراسة بيئية لمنمولوجية عن الهائمات النباتية في البحيرة التنظيمية لسد الموصل رساله ماجستير قسم علوم حياة، كليها العلوم، جامعه، الموصل، العراق .
- هوجز، لورن (1989) ، التلوث البيئي ، ترجمة الدكتور محمد عمار الراوي و الدكتور عبد الرحيم عشير ، وزارة التعليم العالي والبحث العلمي ، جامعة بغداد ، بيت الحكمة.
- AL-Aaragy, M.T. (1996) . Studies on the muscular of some micro algae food for fish Larvae .Phid. Thesis collage of Scie.
- (APHA) American public Health Association. (1985). Standard Method for Examination Water and Wastewater, 16th Ed. New York.
- Aubaid , Q.N. (1998). Surveillonce on faecelinterobacteriaceae among food handlers at Babylon province. Journal of Babylon University , 3(3):320-324.
- Bochnke , D.N. and Delumyea , R.D.(2000) . Lab Experments in Environment Chemistry .Prentichall ,Inc . , U.S.A. 279 PP
- Collie, J.J. , Hall , S.J. , Kaiser M.J. , and Poiner I.R. (2000). A quantitative analysis of fishing impacts on shelf sea benothos. Journal of Animal Ecology . 69, 785-798.
- Dezutter , L. and Vanhoof , J. (1980). Bacteriological contamination in waste waters from slaughter houses. Zen. Bel. Bac. 17:269 .
- Hamza, J. N. “(1997). “Impact of Tigris River Pollution On the Performance of Water Treatment plants Efficiencies in Baghdad City”, Iraqi Joumal of Chemical and Petroleum Engineering. Vol. 9, No. (3), pages 17_24
- Mackereth, F.J.H.(1963). Some methods of water analysis for Limnologists. Fresh Biol. Assoc.Sci. pub.PP21-70.
- Meyers , A.M.D. 1995 .Modern management of acute diarrhea and dehydration in children.Amer Family physician.,51(5):1103-1115.
- Pelka, G. and Graf, W. Aquatic myxobacteria as indicator in the evaluation of drinking water quality , ZentralblBakteriol B., 222(4-4):787-789.(2012)
- Sharon, O.; Bruce, I.; Wayne, W. and Shery, W . 2009 .Drinking water :bacteria nebraska Dept.of health and Human Services, University of Nebraska, Lincoln
- Tartera , C. and Jafer , J. (1987) . Bacteriophages active against Bactericides Fragile in Sewage – Polluted Waters . Barcelona , Spain . 53(7) : 1632 – 1637.
- Valdes, D. S. and Real, E. (2004). Nitrogen and phosphorus in water and sediment at Ria Lagartos coastal lagoon , Yucaton , Gulf of Mexico. Indian J. Mar.Sci., 33(4) : 338-345.
- nVivo, B. D. H. E. Belki and A. Lima, (2008). Environmental geochemistry-site characterization , data analysis and Case Histories . Elsevier . B. V. Oxford OX 28 Dp , , UK. 44p.
- World Health Organization, (WHO). 1996 .Guidelien for DrinKing water Quality. Health criteria & other Supporting in formation.