

## التغيرات الشهرية لبعض الصفات الفيزيوكيميائية لمياه نهر دجلة - بغداد ما بين عام 2003-2002

امل علي حسين\*

تاريخ التسليم: 2007/12/2

تاريخ القبول: 2008/9/4

### الخلاصة

تم إجراء دراسة شهرية ابتداءً من شهر تشرين الأول عام 2002 ولغاية شهر آذار 2003 لنهر دجلة عند مروره بأربع محطات ضمن حدود مدينة بغداد ابتداءً من منطقة دخوله مدينة بغداد في الراشدية مروراً بمعمل الزيوت النباتية وبالقرب من معمل الجلود في سعيدة وانتهاءً بالتقاءه مع نهر دبالى على بعد 200 متر في منطقة التويثة جنوب بغداد. وتناولت الدراسة قياس الأس الهيدروجيني (pH) ودرجة الحرارة (Temperature) والعكورة (Turbidity) والتوصيلية الكهربائية (Electrical Conductivity) والكلورايد (Chloride)Cl<sup>-</sup> والعسرة الكلية (Total hardness) وتركيز المتطلب الحيوي للأوكسجين (Biological oxygen demand) ومجموع المواد الصلبة العالقة (Total suspended solid) والمواد الصلبة الذائبة (Total dissolved solids).

تراوحت درجات الحرارة للمحطات الأربعة بين (11.7 - 30)° م. وكانت قيم (pH) بين (6.6 - 8.3) وهي ضمن الحدود المسموح بها. سجلت أعلى قيمة للعكورة في منطقة التويثة (محطة 4) حيث بلغت 100 وحدة عكرة دولية خلال شهر آذار. أما أعلى قيمة للتوصيلية الكهربائية (E.C) فكانت في منطقة سعيدة (محطة 3) خلال شهر تشرين الأول بلغت 2069 ميكروموز/سم. وتميز نهر دجلة في منطقة سعيدة بأحتوائه على أعلى قيمة للكلوريدات وكانت 800 ملغم/لتر خلال شهر تشرين الثاني وتميزت المحطة الثانية في منطقة المسيح القرية من معمل الزيوت النباتية بأحتوائها على أعلى كمية من العسرة الكلية وكانت 2258 ملغم/لتر خلال شهر كانون الثاني. وسجل أعلى تركيز للمتطلب الحيوي للأوكسجين (BOD5) 75 ملغم/لتر خلال شهر آذار في منطقة التويثة. وسجلت أعلى قيمة لتركيز المواد الصلبة العالقة والذائبة في منطقتي المسيح وسعيدة خلال شهري آذار وكانون الثاني فبلغت (480 - 2210) ملغم/لتر على التوالي.

الكلمات المرشدة: محددات بيئية، نهر دجلة، BOD.

### Monthly Changes of Some Physiochemical Parameters for Tigris River- Baghdad between 2002-2003

#### Abstract

A monthly study has been performed during October 2002 to March 2003 for Tigris river flowing at four stations, the first is Al-Rashdia which is the river enter Baghdad city, the second near oil vegetables factory in AL-Masbah, the third near tanning and leather factory in Saeda and the last station in AL-Twetha about 200 kilometers from the site of Tigris river contact with Dyalla river south of Baghdad. Some environmental parameters such as pH, temperature, turbidity, electrical conductivity, chloride, total hardness, biological oxygen demand, total suspended solids and total dissolved solids have been investigated.

It has been found that temperature fill in the range (11.7-30)°C for four stations and the values of pH fill in the range (6.6-8.3). AL- Twetha contained the highest concentration of BOD (7.5 mg/L), turbidity (100 NTU) at March. The highest values of E.C. (2069 mmhose/cm) at October and chloride (800 mg/L) at November recorded in Saeda. The highest values of total hardness recorded in AL-Masbah (225 mg/L) at November. The values of TSS and TDS (480,2210 mg/L) have been obtained at AL-Masbah and Saeda during March and January respectively.

## المقدمة

الدالة الحامضية عن 7. ويعد قياس التوصيلية الكهربائية أفضل دليل على التغير الحاصل بتركيز الأملاح الذائبة مثل الكلوريدات والكبريتات وعلى تركيز مجموع المواد الصلبة الذائبة (TDS). كما إن وجود المواد الصلبة غير الذائبة في الماء مثل دقائق التربة والرمل والطين والمواد العضوية واللاعضوية فضلاً عن وجود بكتيريا وكائنات دقيقة وهي ما تدعى بالكرة التي تعيق من نفاذية الضوء المار خلال الماء مما يؤدي إلى تشتت الضوء وامتصاصه وبالتالي يؤثر على الحياة المائية والتنوع البيئي (7). وتمثل مياه المبال ومياه سقي الأراضي الزراعية والمخلفات الصناعية السائلة منها الصناعات الجلدية والنفطية وصناعة المطاط من أهم مصادر تلوث المياه بالكلوريدات (8).

يهدف البحث إلى مقارنة مستويات بعض المحددات البيئية في مياه نهر دجلة ضمن مدينة بغداد مع المحددات العالمية والمحلية ومعرفة مدى تأثير مطروحات المنشآت الصناعية المقامة على النهر على الخواص الفيزيائية والكيميائية لمياه نهر دجلة.

## طرائق العمل

## 1 - الأجهزة المستخدمة:

تم استعمال جهاز قياس الأس الهيدروجيني ( PH meter 9420 PW من شركة Philips) واستعمل جهاز (PW9526 digital conductivity meter) لقياس التوصيلية مجهز من شركة (Philips) واستعمل جهاز قياس العكورة (HACH 2100A) من صنع شركة (WTW) الألمانية. واستعمل جهاز (Millipore filter apparatus) لتقدير مجموع المواد الصلبة العالقة والذائبة.

## 2 - طرائق العمل:

تم سحب عينة واحدة شهرياً ابتداءً من شهر تشرين الأول عام 2002 وانتهاءً بشهر آذار عام 2003 من أربع محطات واقعة على نهر دجلة ضمن حدود مدينة بغداد. المحطة الأولى

يعد الماء من ضرورات الحياة على الأرض، كما يعد من أهم العناصر التي يجب توافرها والحفاظ عليها. فكلما ازداد تقدم المجتمعات ازدادت حاجتها للماء وازدادت درجة تلوثه، وهذا بدوره يؤدي إلى تعرض الأنظمة البيئية إلى الخطر إذا لم يتم إدارة الموارد المائية بصورة أكثر فاعلية مما كان عليه في السابق (1) ويمثل نهر دجلة الشريان الحيوي في تكون مدينة بغداد كما تعد مياه نهر دجلة مهمة في الاستخدام الصناعي والزراعي والمنزلي. وقد ازدادت نسبة تلوث مياه نهر دجلة بسبب تداخل مجموعة من العوامل أهمها زيادة طرح المخلفات الصناعية وبالشكل الذي أثر سلباً في البيئة المائية هذه المشكلة قد زادت من مخاطر انعدام التوازن البيئي وشكلت إخلالاً بالنظام البيئي للمدينة مما يؤدي إلى ارتفاع مستويات معظم المحددات البيئية عن الحدود المقبولة دولياً ومحلياً.

إن الدراسات التي أجريت حول تلوث الأنهار ودراسة تأثير مياه الصرف الصحي والمياه الصناعية على نوعية مياه الأنهار (2, 3, 4) تبين إن مياه التصريف الصحية والصناعية تؤدي إلى ارتفاع كبير في معظم المحددات ذات الخطورة البيئية مع انخفاض في بعضها والسبب يرجع بصورة أساسية إلى انخفاض مستوى المياه في جميع الأنهار في المدن العراقية والتي تؤدي إلى زيادة تركيز المحددات البيئية.

تؤثر درجة الحرارة في الأوكسجين المذاب حيث تقل نسبته في فصل الصيف مما ينتج عن انخفاض في عملية تحلل المواد العضوية وتنفس الكائنات الحية المائية الهوائية مما يؤدي إلى اختناقها (5). ويستخدم (BOD<sub>5</sub>) كمؤشر على درجة تلوث المياه بالمواد العضوية التي تطرح للأنهار من مياه الصرف الصناعية والبشرية وتعتمد كمية (BOD<sub>5</sub>) على عدة عوامل (6) كمية الأوكسجين الذائبة في الماء ودرجة حرارة الماء والدالة الحامضية (pH) للمياه والتي يفضل أن تتراوح بين (6-8). حيث إن تحلل المواد العضوية يتعرض للاضطرابات في حالة ارتفاع أو انخفاض

تراوحت قيم الدالة الحامضية pH من (6.6-8.3) في مياه نهر دجلة في المحطتين (2، 4) على التوالي كما في الجدول (1) مما يشير إلى إن الماء يميل إلى القاعدية الضعيفة. إن انخفاض الدالة الحامضية في محطة (2) بسبب استخدام الحوامض الكربوكسيلية وهي حوامض عضوية ضعيفة تدخل في صناعة المنظفات وزيادة قيمة pH في محطة (4) فيرجع السبب إلى الفضلات العضوية المطروحة إلى النهر مما يؤدي إلى زيادة الأحياء المجهرية التي يؤدي تنفسها إلى طرح (CO<sub>2</sub>) الذي يؤدي ذوبانه في الماء إلى زيادة القاعدية وهذا يتفق مع ما أشارت إليه منظمة الصحة العالمية (11) وإن الحد المسموح به من pH يتراوح بين (6-9.5) لذلك لا يشكل مؤشراً قوياً لتلوث مياه نهر دجلة.

وسجلت أعلى قيم للعكورة جدول (1) لجميع المحطات خلال شهر آذار وكانت أعظمها في المحطة 4 (100NTU) وحدة عكرة دولية ومحطة 2 (95NTU) وحدة عكرة دولية. ويرجع السبب إلى ارتفاع تراكيز المواد العضوية العالقة والنااتجة من تصريف مياه الصرف الصحي وربما يرجع السبب في ارتفاع قيم العكورة لجميع المحطات خلال شهر آذار إلى انجراف كميات كبيرة من مياه الأمطار المحملة بالغرين إلى نهر دجلة على الرغم من قلة تساقط الأمطار وهذه الحالة تحدث عادة أثناء فصلي الشتاء والربيع (12).

وجد إن أعلى قيمة للتوصيلية الكهربائية (E.C) جدول (1) في محطة 3 (2069 ميكروموز/سم) بسبب استعمال ملح كلوريد الصوديوم (NaCl) كمادة كيميائية تدخل في دباغة الجلود. وأدنى قيمة للـ (E.C) كان عند المحطة (1) (1299 ميكروموز/سم) والتي تمثل بداية دخول النهر مدينة بغداد ويعود السبب إلى انخفاض تركيز الأيونات الموجبة والسالبة في هذه المحطة.

وجد ان اعلى تركيز للكلورايد ظهر عند المحطة الثالثة والتي تمثل موقع تصريف معمل الجلود والدباغة وبلغ 800 ملغم/لتر وهذا يعود

وهي منطقة دخول النهر مدينة بغداد في منطقة الراشدية قرب جسر المتشى شمال بغداد والمحطة الثانية بالقرب من معمل الرشيد للزيوت النباتية في منطقة المسبح والمحطة الثالثة بالقرب من معمل الدباغة والجلود في منطقة سعيدة والمحطة الرابعة وتقع جنوب بغداد عند التقاء نهر دجلة بنهر ديالى على بعد 200 متر في منطقة التويئة. وتم أخذ 1 لتر للعينة الواحدة من كل محطة وحفظت العينات في حاويات من البولي أثلين لغرض إجراء الفحوصات. استعملت قناني ونكلر Winkler الزجاجية لغرض إجراء فحص المتطلب الحيوي للأوكسجين حيث جمعت النماذج حسب المواصفات (9).

اعتمدت طرق التحليل القياسية الشائعة لتقدير وقياس المحددات الفيزيائية والكيميائية. حيث تم قياس التوصيلية الكهربائية موضعياً باستخدام جهاز قياس التوصيلية والأس الهيدروجيني باستخدام جهاز (pH meter) وتم قياس درجة الحرارة موضعياً أيضاً باستخدام المحرار الزئبقي وتم قياس كمية الكلوريدات بطريقة التسحيح مع محلول قياسي من 0.1 عياري من نترات الفضة باستخدام دليل كرومات البوتاسيوم وقيست العسرة الكلية بواسطة التسحيح مع كاشف EDTA ثنائي الصوديوم باستخدام دليل الميرووكسايد وايروكروم بلاك T. وتم تقدير تركيز المواد الصلبة العالقة والذائبة الكلية بالتشريح والتبخير على التوالي وقيس المتطلب الحيوي للأوكسجين (BOD<sub>5</sub>) باستخدام طريقة الحضانة Winkler المحورة لمدة خمسة أيام في درجة حرارة  $20 \pm 2^\circ\text{C}$ .

### النتائج والمناقشة

أظهرت نتائج درجة الحرارة في جميع المحطات وجود تباين في قيمها من محطة إلى أخرى، إذ تزداد قيم درجات حرارة الماء كلما اتجهنا أسفل النهر إلى جنوب بغداد جدول (1) فبلغ أعلى قيم لدرجات الحرارة في المحطة (4) وكانت (30°م) وأدنى قيمة عند المحطة (1) والتي تمثل بداية دخول النهر مدينة بغداد حيث بلغ (11.9°م). وهي تقع ضمن الحدود المسموح بها (أقل من 35°م) حسب محددات نظام صيانة الأنهار من التلوث (10).

انجراف مياه الأمطار المحملة بالأطيان وإطلاق المياه الصناعية الحاوية على تراكيز عالية من المواد العالقة إلى مياه نهر دجلة. أما أدنى تركيز للمواد العالقة فسجل في المحطة 1 (15.8) ملغم/لتر في شهر تشرين الأول بسبب انخفاض مناسيب النهر فضلاً عن بطء جريان النهر وزيادة عملية التبخر وقلّة الأمطار.

وترتبط تراكيز المواد العالقة مع العكورة ارتباطاً طردياً حيث كلما ارتفعت تراكيز المواد العالقة في النهر ارتفعت نسبة العكورة فيه وهذا ما أكدته الفهداوي (15). وعند مقارنة نتائج جدول (1) مع محددات نظام صيانة الأنهار رقم (25) لسنة 1967 (10) والذي بلغ الحد المسموح به للمواد الصلبة العالقة TSS بحدود 60 ملغم/لتر لذلك نجد إن مواقع الدراسة قد تجاوزت الحد المسموح به ضمن النظام.

بلغ أعلى تركيز للمواد الصلبة الذائبة الكلية (TDS) (2210، 1580) ملغم/لتر عند مواقع تصريف المطروحات الصناعية إلى النهر عند المحطتين 3 و 2 على التوالي بسبب استخدام مواد كيميائية متعددة أثناء عمليات التصنيع. أما أدنى تركيز فكان عند المحطة (1) والتي تمثل بداية دخول النهر مدينة بغداد بلغ بحدود 500 ملغم/لتر. وعند مقارنة هذه النتائج مع محددات نظام صيانة الأنهار من التلوث حيث بلغ الحد المسموح به في النظام (1500) ملغم/لتر لذلك نستطيع القول إن المحطة 3 و 2 واللذان تمثل تصريف معمل الجلود والحقائب ومعمل الرشيد لصناعة الزيوت النباتية قد تجاوز الحد المسموح به في المحدد. وهذا ما أكدته (2، 4، 16).

إلى استخدام مركبات الصوديوم (NaCl) التي تؤدي إلى رفع نسبة الكلورايد في المياه الصناعية المصرفة إلى النهر كما يمثل مؤشراً مباشراً لتركيز الأملاح فيه لذا يعتبر معمل الجلود والدباغة قد تجاوز الحدود المسموحة به 600 ملغم/لتر ضمن محددات نظام صيانة الأنهار من التلوث (10). وهذه الزيادة في تركيز الكلورايد كانت السبب في ارتفاع تركيز العسرة في ذلك الموقع أما أدنى تركيز للعسرة الكلية كان عند المحطة الأولى والتي تمثل بداية دخول النهر مدينة بغداد وعند مقارنة نتائج تراكيز العسرة مع محددات نظام صيانة الأنهار من التلوث والذي حدد تركيزه في مياه الأنهار بحدود (500) ملغم/لتر نجد إن المحطة 2، 3، 4 قد تجاوزت الحدود المسموح بها ضمن النظام ويعود السبب إلى انخفاض مناسيب نهر دجلة.

وسجلت أعلى قيمة BOD<sub>5</sub> في محطة 4 بلغت (7.5) ملغم/لتر وأدنى قيمة في محطة 1 بلغت (1.1) ملغم/لتر كما في الجدول (1). نلاحظ زيادة هذا المؤشر في مياه نهر دجلة بسبب التقاؤه بنهر ديالى شديد التلوث ووجود محطة الرستمية لمعالجة مياه الصرف الصحي وبسبب كثرة المواد العضوية التي تحملها الفضلات المنزلية إلى مجرى النهر وتحللها بالأحياء المجهرية مما يزيد الطلب على الأوكسجين وهذا ما أكدته السعدي وآخرون (13) والذي أشار إلى إن الماء يعتبر مشكوك في تلوثه إذا بلغت قيمة BOD<sub>5</sub> (5 ملغم/لتر) وحسب مواصفات الصحة العالمية التي أوردتها محمود (14) والتي أشارت إلى إن المصدر المائي يعتبر رديئاً إذا بلغت قيمة الـ (BOD<sub>5</sub>) (5 ملغم/لتر) لذا يعتبر ماء نهر دجلة في المحطة 4 من المصادر الرديئة.

كان أعلى تركيز للمواد الصلبة العالقة TSS في محطة 2 و 4 (480، 448) ملغم/لتر على التوالي خلال شهر آذار جدول (1) نتيجة

examination of water and waste  
water. 28<sup>th</sup>.ed(APHA). Inc.

Washington.

[10]-وزارة الصحة التشريعات البيئية،  
نظام صيانة الأنهار من التلوث، رقم 25  
لسنة 1967، دائرة حماية وتحسين البيئة،  
1998، ص 14.

[11]-WorldHealth  
Organization(WHO).(1995).Gul  
delines for drinking water  
quality. 2<sup>nd</sup>.ed. Vol.2. Geneva.

[12]-نبيل عبد الرضا، حسن عباس  
حبيب، فلاح حسن حسين وفارس جاسم  
محمد الأمانة. (1996). مجلة القادسية،  
2، 53.

[13]-السعدي، حسين علي، نجم قمر  
الدهام وليث عبد الجليل، علم البيئة  
المائية، وزارة التعليم العالي والبحث  
العلمي، جامعة البصرة، 1986.

[14]-محمود، طارق أحمد. علم  
تكنولوجيا البيئة. جامعة الموصل. 1988.

[15]-الفهداوي، حكيم جبار لعبيبي.  
(1999). تأثير بعض مخلفات الوحدات  
الصناعية في ميسان على خصائص نهر  
دجلة. رسالة ماجستير. كلية التربية.  
قسم علوم كيمياء، جامعة البصرة.

[16]-الدليمي، هند قيس حسين.(2001).  
أثر الصناعات المقامة على ضفتي نهر  
دجلة لمدينة بغداد في التلوث المائي.  
رسالة ماجستير، كلية التربية- ابن رشد،  
قسم الجغرافية، جامعة بغداد.

## المصادر

[1]-حسن أبو سمور، حامد الخطيب.  
جغرافية الموارد المائية. الطبعة الأولى.  
دار الصفاء للنشر والتوزيع. عمان،  
1999، ص 225.

[2]-العبيدي، ايناس عبد المنعم.  
(1990). الحلول والضوابط التخطيطية  
للحد من تأثير الصناعات الملوثة للمياه.  
رسالة ماجستير. مركز التخطيط الحضري  
والإقليمي. جامعة بغداد.

[3]-أحمد عبد الخالق.(1995). الكشف  
عن العناصر الثقيلة في مياه الفضلات  
الصناعية وطرق معالجتها رسالة  
ماجستير. الجامعة التكنولوجية.

[4]-داود، أنفال سعيد.(2000). التوزيع  
الجغرافي للملوثات المؤثرة في نهر دجلة  
بين بلد والمداين. رسالة ماجستير. كلية  
الآداب- قسم الجغرافية- جامعة بغداد.

[5]-Games,G.V. (1971). Water  
treatment. 5Edinburgh, Scotland,  
4<sup>th</sup>.ed.,P.P.165.

[6]-غرابية، سامح، يحيى فرحان. المدخل  
إلى العلوم البيئية. دار الشروق للنشر.  
عمان. 1987.

[7]-مصطفى أبو حمدة.(2000). دراسة  
نوعية مياه نهر دجلة ومياه الشرب في  
مشاريع تصفية الماء لمدينة بغداد. رسالة  
ماجستير. كلية الهندسة، جامعة  
بغداد. ص 28.

[8]-غازي، عامر احمد، سبيل حماية  
وتحسين بيئة المصانع، الطبعة الأولى،  
بغداد، 1990.

[9]-American Public Health  
Association(APHA).(1998).  
Standard methods of the

جدول رقم (1): قيم المحددات الفيزيائية والكيميائية لنماذج المياه المأخوذة من المواقع الأربعة على نهر دجلة ضمن حدود مدينة بغداد

المحددات البيئية القياسية*	آذار	شباط	كانون الثاني	كانون الأول	تشرين الثاني	تشرين الأول	نوع القياس	الموقع	ت
أقل من 35 مو	14	13	11.7	14	25	28	درجة الحرارة	منطقة دخول النهر مدينة بغداد في منطقة الرشدية	-1
9.5-6	7.1	7.3	7.2	7.7	7.2	7.1	pH		
5(NTU)	72	44.5	26	20	22	15	العكورة (وحدة عكرة دولية NTU)		
---	796	1014	1229	612	1008	770	التوصيلية الكهربائية Mmhos/cm		
<5	1.1	6.1	4.8	3.6	2.3	1.1	BOD5 mg/L		
60	75.4	46	27.2	34	60	15.8	TSS mg/L		
1500	500	560	700	707	695	612	TDS mg/L		
600	104	219	109	101	114	119	Cl <sup>-</sup> mg/L		
500	166	660	407	378	420	296	T.H mg/L		
	16	13.5	12	15	26	29	درجة الحرارة	بالقرب من معمل الرشيد للزيوت النباتية في منطقة المسبح	-2
	6.8	6.6	7.2	6.9	7.0	7.3	pH		
	95	32	24	39	32	44	العكورة (وحدة عكرة دولية NTU)		
	816	1040	1063	1350	1664	1460	التوصيلية الكهربائية Mmhos/cm		
	3.4	5.3	5.9	7.2	6.4	7.4	BOD5 mg/L		
	480	410	110	417	180	251	TSS mg/L		
	520	600	1235	1115	1580	740	TDS mg/L		
	140	203	573	103	535	352	Cl <sup>-</sup> mg/L		
	360	680	1807	406	2108	1386	T.H mg/L		

ت	الموقع	نوع القياس	تشرين الأول	تشرين الثاني	كانون الأول	كانون الثاني	شباط	آذار
-3	بالقرب من معمل الجلود والدباغة في منطقة سعيدة	درجة الحرارة	29	26	15	12	14	16.5
		pH	7.2	7.9	7.9	6.9	7.9	7.9
		العكورة (وحدة عكورة دولية (NTU	25	31	28	33.5	32	40
		التوصيلية الكهربائية Mmhose/cm	2069	1077	1460	1063	1043	842
		BOD5 mg/L	4.8	5.0	4.6	5.6	2.5	2.9
		TSS mg/L	52	78	66.5	160	140	320
		TDS mg/L	1916	1172	2131	2210	760	560
		Cl <sup>-</sup> mg/L	128	800	233	780	573	72.9
		T.H mg/L	450	1854	540	2258	800	287
		-4	التقاء نهر دجلة مع نهر ديالى بمسافة 200 متر في منطقة التويثة.	درجة الحرارة	30	27	15	15
pH	7.2			7.8	8.0	7.9	8.3	7.7
العكورة (وحدة عكورة دولية (NTU	91			94	89	37	27	100
التوصيلية الكهربائية Mmhose/cm	800			668	712	1345	1324	974
BOD5 mg/L	7.0			6.2	7.3	5.6	7.1	7.5
TSS mg/L	228			234	226	210	180	448
TDS mg/L	680			540	876	1520	720	530
Cl <sup>-</sup> mg/L	150			152	228	179	149	100
T.H mg/L	400			520	648	508	520	350