

## دراسة تقنية كيميائية وبيولوجية لكفاءة محطة إسالة ماء مدينة الديوانية

عبد الرضا طه سرحان وعلي عبد الرحيم

قسم علوم الحياة - كلية التربية / جامعة القادسية

نبيل عبد عبد الرضا و حمن عباس حبيب

قسم الكيمياء - كلية التربية / جامعة القادسية

محمود داود لفتة

مديرية الماء والمخاري / محافظة القادسية

### الستخلص

تم في هذه الدراسة التحاب ( 10 ) عشرة مواقع لمعالجة المياه خلال سنة 1999 ، موقع واحد لمياه النهر الداخلة الى محطة وحصة مواقع من داخل نقطة انهاء المراحل المتابعة لمعالجات تصفية وتغليم ودفع المياه الى مناطق المدينة، وتمتعت المواقع الاربعة الباقية من شبكة التوزيع في الاحياء السكنية لرصف وطرفات المدينة. قيست درجة الحرارة والتوصيلية الكهربائية والذائبة الحامضية والمكورة والكور الشبتي والكوريدات والكبريتات والبيوتاسيوم والصوديوم والكالسيوم والنيتروجين والمسرّة الكلية والمواد الذائبة الكلية والمواد العالقة الكلية والشكلت الحبيوي للاوكسجين ( BOD ) وتم أيضاً تقدير العناصر الثقيلة ( النورة ) ذات الخطورة البيئية مثل ( Cr, Fe, Cu, Co ) لبعض المواقع اليمية بالإضافة الى التجميع الكبريتية المتضمنة كل من الكبريتا الكلية ( TB ) ، وكبريتا التترولون الكلية ( TC ) ، وكبريتا التترولون البرازية ( FC ) وكبريتا التترولون البرازية المخبلة لدرجة ( EC ) ، المسحبات البرازية ( FS ) ، وأخيراً كبريتا الكومستروبيتم ( CI ) .

أوضحت الدراسة انخفاض قيمة الكبريت الشبتي في مناطق صوب الشامية والاسكان الصناعي حيث بلغت ( 0.5 ) و ( 0.0 ) جزء بالمليون، على التوالي وهي أوطأ من القيم المقررة عالمياً ومحلياً. بينما كانت قيمة المكورة مرتفعة بصورة واضحة في كافة المناطق حيث تراوحت بين 13 الى 24 وحدة مكورة لماء الشرب و 89 وحدة مكورة لماء النهر و 23 و 28 وحدة مكورة في حوض الترسيب I و II ، على التوالي وحدة مكورة في عملية التصفية ازدادت قيم المواد الذائبة الكلية والصوديوم والبيوتاسيوم في كافة امينات سبب استخدام الشب في عملية التصفية والذي ادى الى انخفاض كمية المواد العالقة الكلية في جميع امينات واستثناء المكورة والكور الشبتي بأن جميع القياسات تقع ضمن الحدود المقررة للقياسات القياسية. أظهرت النتائج التصحيحية لكبريتا بأن اخطئة تعمل بشكل جيد جداً خلال مراحل التصفية وفي المواقع الاخرى ولكن وجدت الكبريتا بأعداد اكثر من المسموح بها لباقي المواقع التي جمعت مانلدور السكنية الواقعة في كس من حوض الشامية وهي الاسكان الصناعي

# دراسة تقييمية كيميائية وبيولوجية لكفاءة محطة إسالة ماء مدينة الديوانية

عبد الرضا طه سرحان ، نيل عبد عبدالرضا ، حسن عباس حبيب ، علي عبد الرحيم محمود داود لفتة \*\*\*

\* قسم علوم الحياة - كلية التربية - جامعة القادسية - العراق

\*\* قسم الكيمياء - كلية التربية - جامعة القادسية - العراق

\*\*\* مديرية الماء والجاري - محافظة القادسية

## الخلاصة

تم في هذه الدراسة انتخاب (10) عشرة مواقع كمأخذ للمياه خلال سنة 1999، موقع واحد لمياه النهر الداخلة إلى المحطة وخمسة مواقع من داخل المحطة أثناء المراحل المتابعة لعمليات تصفية وتعقيم ودفع المياه إلى مناطق المدينة، وانتخبت المواقع الأربع الباقية من شبكة التوزيع في الأحياء السكنية لوسط وأطراف المدينة (شكل 1).

قيست درجة الحرارة والتوصيلية الكهربائية والذالة الحامضية والعكورة والكلور المتبقي والكلورينات والكريات والبوتاسيوم والصوديوم والكالسيوم والمغنسيوم والعسرة الكلية والمواد الذاتية الكلية والمواد العالقة الكلية وتتطلب الجيولي للأوكسجين (BOD) وتم أيضا تقدير العناصر الثقيلة (المنزرة) ذات الخطورة البيئية مثل : (Cr, Fe, Cu, Co) لبعض المواقع المهمة بالإضافة إلى الجاميع البكتيرية المتضمنة كل من البكتريا الكلية (TB) ، وبكتريا القولون الكلية (TC) ، وبكتريا القولون البرازية (FC) وبكتريا القولون البرازية الخبيثة للحرارة (EC) ، المسببات البرازية (FS) ، وأخيرا بكتريا الكلوستيريديم (CI) .

أوضحت الدراسة انخفاض قيمة الكلور المتبقي في مناطق صوب الشامية والإسكان الصناعي حيث بلغت (0.5) و (0.0) جزء بالمليون على التوالي وهي أوطأ من القيم المقبولة عالميا ومحليا بينما كانت قيمة العكورة مرتفعة بصورة واضحة في كافة المناطق حيث تراوحت بين 13 و 24 وحدة عكورة لماء الشرب و 89 وحدة عكورة لماء النهر و 23 و 28 وحدة عكورة في حوضي الترسيب I و II على التوالي ووحدة عكورة في الفلاتر. وازدادت قيم المواد الذاتية الكلية والصوديوم والبوتاسيوم في كافة العينات بسبب استخدام الشب في عملية التصفية والذي أدى إلى انخفاض كمية المواد العالقة الكلية في جميع العينات وباستثناء العكورة والكلور المتبقي فإن جميع القياسات تقع ضمن الحدود المقبولة للقياسات العراقية<sup>(3)</sup> بينما أظهرت النتائج التشخيصية للبكتريا بأن المحطة تعمل بشكل جيد جدا خلال مراحل التصفية وفي المواقع الأخرى ولكن وجدت البكتريا بأعداد أكثر من المسموح بها لباقي النماذج التي جمعت من السدور السكنية الواقعة في كل من حي صوب الشامية وحي الإسكان الصناعي.

وقد وجد أن أعلى فعالية للكلورين في التعقيم ضد البكتريا والأحياء المجهرية هي عندما يكون بمينة حامض الهايبوكلوروز<sup>(11)</sup> ويستخدم الشب في عمليات التخمير وتكوين الندف.

في السنوات الأخيرة أجريت العديد من الدراسات سواء لتقييم مواصفات مياه الشرب في مدينة الديوانية<sup>(9)</sup> أو لدراسة تأثير المخلفات الصناعية والبشرية على نوعية مياه النهر<sup>(10 و 5)</sup> بهدف الدراسة الحالية إلى إجراء تقييم كيميائي وبايولوجي لكفاءة محطة إسالة ماء مدينة الديوانية والتأكد من صلاحية الماء للاستهلاك البشري.

## المواد وطرائق العمل

تم جمع العينات من عدة مواقع في الخطة والمدينة بمقدار لتر واحد لكل عينة حيث استخدمت عوات بلاستيكية غسلت بالحامض مسبقا لغرض جمع النماذج للفحص الكيميائي والفيزيائي وذلك حسب الأسلوب المتبع في الجدول رقم (4) وأخذت النماذج بعد فترة من فتح الحنفية واستخدمت قناني زجاجية معقمة سعة 1 لتر لغرض إجراء فحص (BOD) حيث جمعت النماذج حسب المواصفات<sup>(12)</sup>. وجمعت النماذج في قناني زجاجية خاصة لغرض فحص العناصر الثقيلة (النسزرة). وعند جمع النماذج لغرض الفحص البكتريولوجي تم مراعاة تعقيم العوات الزجاجية الخاصة بإضافة (0.1 مللتر) من ثايوسلفات الصوديوم 10% وأغلقت القناني وعقمت بالفرن الكهربائي (Oven) تحت درجة حرارة 160 م لمدة ساعتين.

اعتمدت طرق التحليل القياسية المشاعة لتقدير وقياس المحددات الفيزيائية والكيميائية والبكتريولوجية<sup>(12)</sup>، حيث قيست التوصيلية الكهربائية موقعا باستخدام جهاز قياس التوصيلية والبكتريولوجية<sup>(12)</sup>، Philips PW 9525 Portable موديل Philips PW 9525 موديل Model 671 وقيست درجة الحرارة موقعا أيضا بواسطة جهاز Testoterm موديل 7200 واستخدم لقياس العكورة جهاز قياس العكورة HACH 2100 وتم تقدير الكلورين موقعا باستخدام جهاز المقارنة Lovibond Comprotor 200 مزود بقصر الكلورين لغرض المقارنة باستخدام كاشف الأورتوتولدين.

تم تقدير المواد العالقة الكلية والمواد الذائبة الكلية بالترشيح والتجفيف على التوالى. وقدر الصوديوم والبوتاسيوم باستخدام تقنية الانبعاث اللهي باستخدام جهاز مطياف اللهب 410 Corning بالمقارنة مع محاليل قياسية للمعصرين.

وقدر كل من الكالسيوم والمغنيسيوم والعسرة الكلية بتابع طريقة التسحيح مع الكاشف المخلي EDTA باستخدام دليلي الميروكاسيد والايروكروم بلاك T، وقدرت الكلوريدات بالتسحيح مع نترات الفضة، فيما قدرت الكبريتات بطريقة العكورة باستخدام جهاز قياس العكورة HACH 2100 والمقارنة مع محاليل قياسية من الكبريتات ولتقدير المعادن المتررة تم تركيز العينات وقدرت بواسطة استخدام جهاز

شباط سنة 1995<sup>(9)</sup> . ومن ذلك يتضح أن مياه النهر تتميز بعكورة عالية نتيجة لمورر النهر بأراض زراعية إضافة إلى سرعة الجريان العالية بسبب ضيق الجرى مما يمنع من ترسب الأطنان والغرين والمواد العالقة الأخرى وهذه القيمة هي أعلى من القيم المسموح بها لكنها تقع ضمن أعلى حد مسموح به وفق المواصفات العالمية، كما أن انخفاض القيم بعد أحواض الترسيب يشير إلى كفاءة عمل موقع الفلاش حيث انخفضت النتيجة من 89 إلى 28 وحدة عكورة، أما بالنسبة لمياه الشرب فلعل السبب في ارتفاع قيم عكورتها يرجع إلى استخدام شبب بنوعية رديئة أو بكميات قليلة لا تكفي لترسيب أكبر كمية من العوالق أو ربما وجود عيوب أو لترسيات في الشبكة، وارتفاع العكورة دور في التقليل من فاعلية الكلورين المضاف عند التعقيم بسبب توفيرها حماية للأحياء الجهرية والبكتريا من تأثيره حيث توفر ظروفا جيدة للنمو البكتيري في شبكة التوزيع<sup>(19)</sup> .

سجلت للكلورين المتبقي فيما بين 0.0 و 2.5 جزء بالمليون علما بأن القيمة المقبولة عالميا هي جزء واحد بالمليون، وتعزى القيم العالية منه إلى عدم دقة إضافة الكميات المطلوبة فعلا، أما الكميات المتدنية من الكلورين فتمزى إلى بعد المسافة أو إلى وجود تلوث بكتيري في الشبكة ومن الأسباب الأخرى هي عدم الانظام في ضخ الكلورين بسبب عطل المنظومة الأوتوماتيكية حيث يلجأ إلى العمل اليدوي، ويلاحظ أن أوطا قيمة للكلورين هي في حي الإسكان الصناعي البعيدة عن المحطة وهي صفر جزء بالمليون وربما كان لذلك ارتباط بدرجة الحرارة العالية المسجلة لهذه المنطقة وهي 35.6 ° م . وتشير المصادر<sup>(18)</sup> إلى ارتباط عكورة الماء بالتعقيم النهائي بالكلورين حيث تؤكد على أن قيمة متوسط العكورة يجب أن لا تزيد عن 1 وحدة عكورة قبل إجراء التعقيم النهائي والذي يجب أن يترك تركيز من الكلورين مقداره أكبر أو يساوي 0.5 جزء بالمليون بعد مدة لا تقل عن نصف ساعة عند أس هيدروجيني أقل من 8.5 ، وأوضحت إحدى الدراسات<sup>(13)</sup> أن أفضل الظروف التي تساعد على تحطيم 99 من بكتيريا القولون هي أن يكون تركيز الكلورين المتبقي 0.5 جزء بالمليون وعكورة أقل من وحدة عكورة واحدة عند pH مساوية إلى 8.0 .

وكانت قيم التوصيلية الكهربائية تتراوح بين 0.93 - 1.03 ملي موز / سم في المحطة والشبكة مقارنة مع 92 ملي موز / سم لمياه النهر ، ويرجع سبب الارتفاع في قيم التوصيلية لمياه الشرب إلى إضافة كميات أخرى من الأيونات عند إضافة الكلور والشبب وهذه القيم أعلى نسبيا من تلك المسجلة لمدينة الديوانية لسنة 1995<sup>(9)</sup> ، ولعل السبب أيضا يرجع إلى ضخ كمية من المياه المخزونة ذات الملوحة المرتفعة نسبيا إلى ممر الفترات بسبب شحذ المياه فيه أثناء فترة إجراء هذه الدراسة وهذه القيم أعلى من تلك المسجلة لمدينة بغداد سنة 1998<sup>(8)</sup> .

وتراوحت قيم الأس الهيدروجيني بين 7.58 و 8.17 وهي مطابقة للمواصفات العالمية والعراقية ويلاحظ أيضا بأن أقل قيمة للأس الهيدروجيني هي في العينة المأخوذة عند مرحلة إضافة الشبب وهي بحمدود 7.58 والسبب يرجع إلى أن الشبب يؤدي إلى إضافة حموضة نسبية للمياه.

تسبب في أكثر الأحيان كسر أنابيب شبكة توزيع المياه وبالتالي تسهل عملية دخول البكتيريا فيها ووصولها إلى المستهلكين وخاصة في الدور السكنية البعيدة عن التوزيع والتي يقل فيها تركيز الكلور المتبقي في المياه وهذا ما ظهر واضحا في مياه الشرب في حي الإسكان الصناعي حيث كانت كمية الكلور المتبقية صفر جزمء بالمليون، وقد يكون هو السبب الآخر لارتفاع أعداد البكتيريا في مياهها.

ولنتج من نتائج هذه الدراسة بأن مياه الشرب في محطة التصفية والمياه المجهزة إلى الأحياء السكنية هي ضمن مواصفات المياه المسموح بها للاستخدام البشري، حيث أن المواصفات العراقية حسب التشريعات البيئية العراقية<sup>(4)</sup> تشير إلى أن العدد الكلي للبكتيريا المسموح به في مياه الشرب يجب أن لا يتجاوز 500 مستعمرة/ 100 مل. كما أشار<sup>(16)</sup> إلى أن العدد الكلي للبكتيريا المسموح به في مياه الشرب يتراوح من 100-1000 مستعمرة / 100 مل .



جدول (1) : قيم المحددات الفيزيائية والكيميائية لنماذج المياه من المواقع المختلفة \*

رقم الموقع	الموقع	درجة الحرارة	الدالة الحامضية	التوصيلية	الكلور الحر	العكورة	العسرة الكلية	المغنيسيوم	الكالسيوم	المواد الصلبة الكلية	المواد الذائبة الكلية	المواد العالقة الكلية	الكبريتات	الكلوريدات	البوتاسيوم	النصوديوم
1	دخول الماء ( ماء النهر )	31.2	7.78	0.92	-	89.0	201.5	32.1	29.6	1280	555	725	264	142	5.0	40
2	الغلاش مكسر (كلور مشب)	31.1	7.58	0.93	-	88.5	198.3	35.3	26.9	995	600	395	255	149	5.5	70
3	احواض الترسيب (1)	31.1	7.62	0.93	-	23.0	199.6	36.1	26.7	780	565	215	216	146	5.0	69
4	احواض الترسيب (1)	31.0	7.68	0.93	-	28.0	200.0	32.1	29.2	734	556	78	207	145	5.5	76
5	المرشحات	30.9	7.82	0.94	-	26.5	200.4	32.6	29.0	745	565	180	212	145	6.0	80
6	الدفع	31.0	7.71	0.93	2.5	24.0	195.6	33.2	26.2	680	570	110	197	145	5.5	76
7	الزوراء/الجزائر	31.3	7.82	0.96	0.75	17.0	195.4	32.4	27.9	790	620	170	236	144	5.5	78
8	صوب الشامية (الصيادله)	31.8	7.69	0.97	0.5	16.0	198	32.9	28.2	750	595	155	226	143	6.0	80
9	الاسكان الصناعي	35.6	8.17	1.03	0.0	13.0	198.6	32.4	28.7	795	580	215	221	143	6.0	80
10	الحي العسكري	32.6	7.72	0.97	2.5	18.0	197	36.8	25.6	786	570	216	217	143	5.5	60

\* جميع الوحدات ملغم / لتر فيما عدا الأس الهيدروجيني بدون وحدة، والعكورة وحدة عكورة NTU والتوصيلية ملي موز/سم ودرجة الحرارة درجة مئوية

جدول (2) : نتائج تحاليل العناصر المنزرة في مياه بعض المواقع المختارة  
(جميع الوحدات بـ ملغم / لتر)

الكروم (Cr)	الحديد (Fe)	النحاس (Cu)	الكوبلت (Co)	الموقع	ت
$0.42 \times 10^{-3}$	1.040	0.08	$0.3 \times 10^{-4}$	مكان دخول النهر (1)	1
$0.42 \times 10^{-3}$	0.560	$0.4 \times 10^{-4}$	$0.3 \times 10^{-4}$	الدفع (6)	2
$0.40 \times 10^{-3}$	0.512	$0.4 \times 10^{-4}$	$0.3 \times 10^{-4}$	سحي الجزائر (7)	3
$0.40 \times 10^{-3}$	0.160	$0.4 \times 10^{-4}$	$0.3 \times 10^{-4}$	سحي الإسكان الصناعي (9)	4
$0.40 \times 10^{-3}$	0.332	$0.4 \times 10^{-4}$	$0.3 \times 10^{-4}$	الحي العسكري (10)	5

جدول رقم ( 4 ) مواصفات مياه الشرب حسب منظمة الصحة العالمية (WHO)

أقصى تركيز مسموح به mg/L	أعلى تركيز محيد mg/L	الخاصية
1500	500	المواد الصلبة ( الكلية )
50	5	اللون
-	مستساغ	الطعم
-	مستساغة	الرائحة
25	5	السكر (وحدة فورمازين)
600	200	الكلوريدات
1	0.1	الحديد
0.5	0.05	المنغنيز
1.5	0.05	النحاس
15	5	الزنك
200	75	الكالسيوم
150	30	المغنسيوم
400	200	الكبريتات
500	100	المسرة الكلية (على شكل $\text{CaCO}_3$ )
-	45	النترات (على شكل $\text{NO}_3$ )
0.002	0.001	النيول
1.0	0.02	المتطفات
-	0.6	الفلوريدات (بدرجة حرارة 32 مئوية)
Min (6.5)	7-8	الرقم الهيدروجيني (pH)
1.0	0.25	المتطلب الجيوي للأوكسجين (ملغم / لتر)
Max (9.2)	-	الزيتخ
0.05	-	الكادميوم
0.05	-	الكروم (السداسي التكافؤ)
0.05	-	السيانيد
0.1	-	الرصاص
0.001	-	الزئبق
0.01	-	السيانيوم
0.002	-	الهيدروكاربونات الأروماتية
$5 \times 10^4$	$1 \times 10^4$	العدد الكلي للبكتيريا (مستعمرة / 100 مل)
2.0 - 1.0	1.0	بكتيريا القولون الكلية (مستعمرة / 100 مل)
2.0 - 1.0	1.0	بكتيريا القولون البرازية (مستعمرة / 100 مل)



## المصادر

1. الزبيدي، حامد مجيد ، إلهام رحيم عبد الكريم و ضياء إبراهيم محمود ، علم الأحياء الجهرية العملي، كلية العلوم ، جامعة بغداد (1987).
2. الزبيدي، حامد مجيد. علم الأحياء الجهرية . كلية العلوم ، جامعة بغداد (1988).
3. الجهاز المركزي للتقييس والسيطرة النوعية، المواصفات العراقية لمياه الشرب نشرة رقم 417 (1974).
4. التشريعات البيئية العراقية، دائرة حماية وتحسين البيئة العراقية ، وزارة الصحة ، العراق. (1988).
5. المشكور، سامي كاظم حسن، نبيل عبد عبد الرضا، إندار دايبخ مطلق . مقبول للنشر في مجلة القادسية (1997).
6. خلف صبحي حسين. . علم الأحياء الجهرية المائية . كلية العلوم — جامعة الموصل(1987).
7. مديرية ماء و مجاري محافظة القادسية ، مواصفات مياه الشرب في مدينة الديوانية ، نشرة فصلية (1994)
8. نعوم، سيماء إبراهيم دراسة مقارنة لتلوث مياه النهر والشرب لثلاث مواقع تابعة لإسالة ماء بغداد، كلية العلوم، الجامعة المستنصرية. 1998.
9. Abdul Ridha, N. A Habeeb,. H. A Hussein,. F. H. and Al-Imarah, F. J. M. Al-Qadissiya J., 2 (1), 1996.
10. Al-Gawhary, E. FH. Al-Rutha, N. A. and Al-Lami, S. H., Accepted to publishing, J. of Al- Qadissiya (1996).
11. Anon, M. A., Water Treatment Hand book. 6<sup>th</sup> . ed. Vol 1. Degremont, London (1991).
12. APHA, Standard Methods for the Examination of Water and Waste water, 15 th Ed. Am. Pub. Hlth ., Ass., washington, D. C., 1980.
13. CEHA, Approaches to Water Management in EMR coantrie, WHR Regional central of Environmental Health Activities, 1996.
14. EC, WEDC, Developing World Water, Grosvenor Press International, U. K., 1987.
15. Lechrallier, M. W., Evans T. M. and Seidler R. J. Appl. Environ. Microbial. 24 (1), (5) – 167, 1981.
16. Prescotts, C., Winslow, C. and Mecrady, M. H., Water Bacterology. John Willey and sons. New York (1986).
17. WHO, International Standards for Drinking Water 3<sup>rd</sup> , Ed., Geneva, 1980.
18. WHO, Guidelines for Drinking Water Quality 2 nd . Ed. Vol. 2, Geneva, 1995.
19. WHO, Guidelines, for Drinking Water, Quality. 2 nd . Ed. Vol. 2, Geneva, 1996.

## المقدمة

يعد تلوث مصادر المياه بجميع أنواعها أحد مشاكل العصر بسبب التقدم التكنولوجي المترافق مع تصريف كميات هائلة من الملوثات السائلة والصلبة إلى مصادر المياه جراء استعمال الماء في المجالات الصناعية والزراعية والاستخدامات البشرية.

إن استخدام المياه للأغراض البشرية دون تنقية يؤدي إلى انتشار الكثير من الأمراض وخصوصاً الانتقالية منها بسبب ما تحتويه المياه غير النقاة من بكتريا وجراثيم وطفيليات مسببة لهذه الأمراض، وتعتمد نقاوة الماء على عدة عوامل منها طول المسار للنهر والناطق التي يمر بها، والنشاطات الصناعية والزراعية والبشرية على ضفتي النهر في هذه المناطق وقد دلت الدراسات التي أجريت في مختلف الدول ومن ضمنها العراق بأن الإهتمام بعمليات تصفية وتعقيم وتوزيع المياه بصورة صحيحة أدى إلى انخفاض نسب الإصابة بهذه الأمراض وأن صلاحية المياه للشرب تتحدد بمجموعة من الفحوصات الكيماوية والبكتريولوجية والتي تكشف عن التلوث بالمواد الكيماوية أو التلوث بالبكتريا المرضية<sup>(6)</sup>.

إن من مواصفات المياه الصالحة للاستخدام البشري هي أن يكون الماء عديم اللون والطعم والرائحة وخالياً من البكتريا والمواد العالقة، لذا فإن وجود البكتريا والجراثيم والأملاح والمواد المعدنية الذائبة وأوراق الأشجار والنباتات تكسب الماء لونا وطعماً ورائحة غير مرغوب بها وهناك العديد من المعايير والمواصفات الصناعة لتقييم صلاحية المياه لأغراض الشرب مثل المواصفات الأوربية<sup>(14)</sup> ومواصفات منظمة الصحة العالمية<sup>(17)</sup> ومواصفات جهاز التقييس والسيطرة النوعية العراقي<sup>(8)</sup>.

تعتمد مدينة الديوانية على فخر الديوانية كمصدر رئيسي لتجهيز الماء الخام لغرض تصفيته وتعقيمه في محطة الإرسالة. ويتفرع هذا النهر من فخر الفرات قبل وصوله للمدينة الخلة، ونتيجة لمرور النهر في عدة مدن وتجمعات بشرية واختراقه لمناطق زراعية وصناعية تطلق فيه مخلفات صناعية وزراعية تحتوي مواد عضوية ولا عضوية وأطيان والتي تؤدي بالتأكيد إلى تودي نوعية مياه النهر وخصوصاً ارتفاع العكورة والتي تقوم بحماية البكتريا من تأثير أشعة الشمس والأملاح والكلورين عند عملية التصفية<sup>(15)</sup>.

تجهز مياه الشرب إلى مدينة الديوانية من محطة الإرسالة الواقعة على النهر والمشيدة سنة 1986 وتستخدم في الشبكة أنابيب من البلاستيك والذكايل لغرض توزيع المياه، ويعمل المشروع بطاقة 900000 م<sup>3</sup> / يوم والتي تغطي احتياجات الشخص الواحد بمعدل 200 لتر<sup>(7)</sup>. والشكل رقم (2) يوضح مراحل تصفية المياه في محطة الإرسالة.

وتتبع محطة محطة تقوية واحدة في منطقة اللعب تقوم بإضافة الكلور وتقوية الضخ، وبصورة عامة يستخدم في المحطة الكلور السائل للتعقيم وهو عامل مؤكسد يقوم بدور كبير في تحطيم الأحياء الجهرية التي لم يتم التخلص منها خلال عمليات الترشيح والترسيب<sup>(12)</sup>.

الإمتصاص الذري الجهز من شركة باي يونيكام واستخدام ماء لا أيوني كمرجع للقياسات حيث اختبرت خمس مواقع مختلفة من المواقع الختارة للفحص وحددت العناصر (Cr, Fe, Cu, Co) لها .

تم قياس التطلب الجيوي للأوكسجين BOD باستخدام طريقة الحضن لمدة خمسة أيام في درجة حرارة 20 م وطرحه من قياس الأوكسجين المذاب (DO) في اليوم نفسه .

أما الفحص البكتيولوجي فقد نفذ باستخدام طريقة الترع في أطباق بتري ووسط متعادل من الأكار في حاضنة عند درجة حرارة (37، 45 م°) لتقدير ستة مؤشرات تلوث بكتيرية هي البكتيريا الكلية (TB) ، Total bacteria ، بكتريا القولون الكلية (TC) ، Total coliform ، بكتريا القولون البرازية (FC) ، Fecal coliform ، بكتريا القولون البرازية الخبيثة للمحرارية (Ec) Escherichia coli ، المسببات البرازية FS) Fecal streptococci ، بكتيريا الكلوستريديم Clostridium perfringens (CI) . عزلت البكتيريا الكلية باستخدام طريقة الأطباق Pour Plate Agar بزرعها على وسط الأكار الغذائي Nutrient agar حسب ما جاء بطريقة الزيدي وجماعته<sup>(1)</sup> ، أما بكتريا القولون الكلية والقولون البرازية فقد تم عزلهما باستخدام وسط (VRBA) Violad Red Bile Agar) حسب طريقة الزيدي<sup>(2)</sup> .

أما بكتريا المسببات البرازية فقصد عزلت على وسط Maltose Azide Tetrazalium Agar (MATA) . واستخدم الوسط

Solphite Polymixn Sulfadizine Agar (SPSA) لعزل بكتريا الكلوستريديم .

حسبت المستعمرات النامية لجميع النماذج باستخدام عداد المستعمرات البكتيرية، حيث حسب عدد البكتريا الكلي للأنواع الأخرى المشار إليها أعلاه. استخدمت أربع مكررات لكل نموذج في جميع الفحوصات التي شملتها الدراسة.

## النتائج والمناقشة

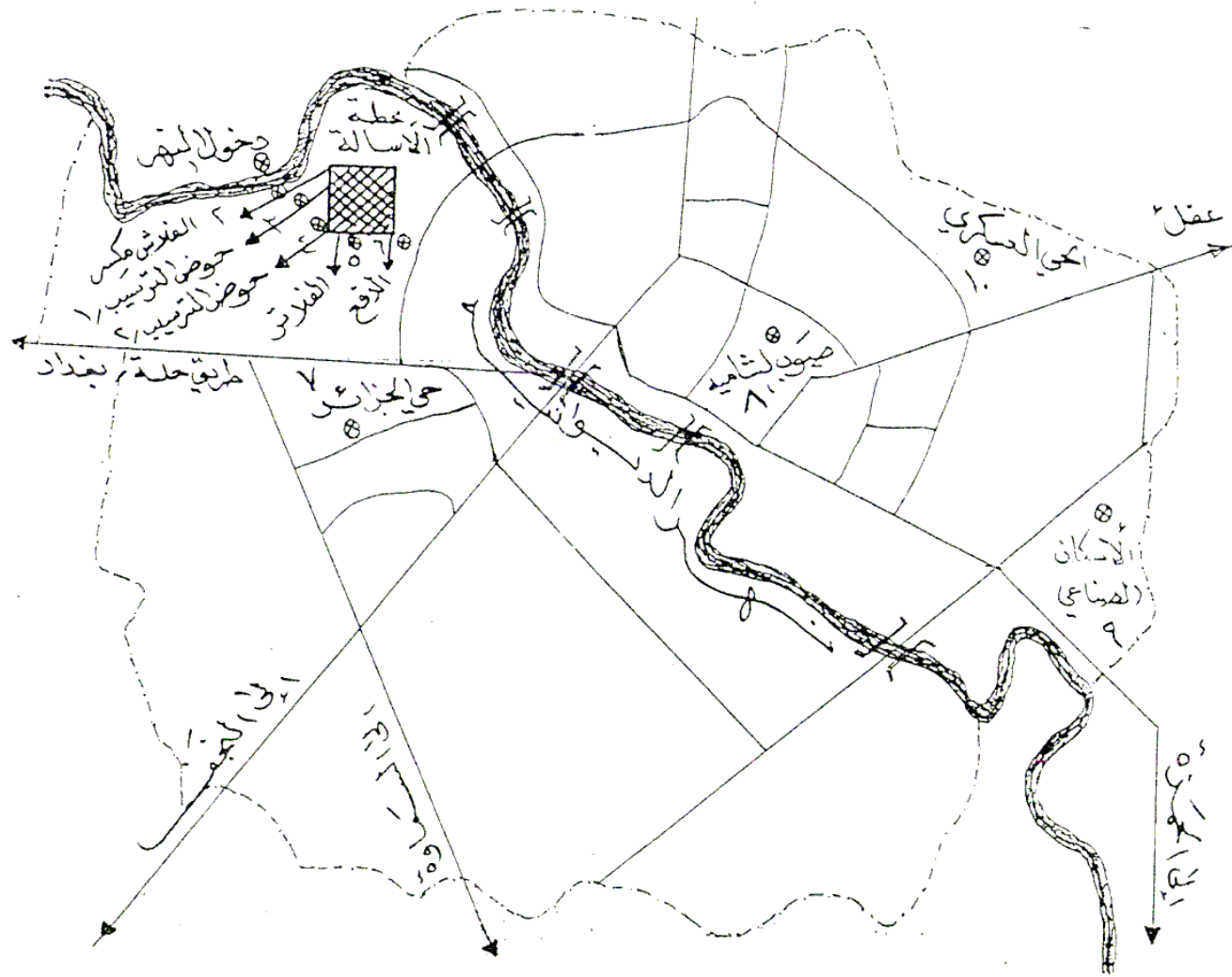
يوضح الجدول رقم 1 نتائج التحاليل للمحددات الكيميائية والفيزيائية لنماذج المياه التي جمعت خلال هذه الدراسة، وقورنت قيمها مع مواصفات مياه الشرب لمنظمة الصحة العالمية (WHO) والوضحة في جدول (4) حيث يلاحظ أن درجة الحرارة تراوحت بين 30.6 و 35.6 م وعموماً فإن درجات الحرارة لمياه الشرب مقارنة لمياه النهر باستثناء منطقة الإسكان الصناعي حيث بلغت 35.6 م ، وتعد درجة الحرارة أحد العوامل المؤثرة على النمو البكتيري ولها تأثير عكسي على الأوكسجين المذاب والتطلب الجيوي للأوكسجين .

وجد بأن القيم المسجلة للعبورة بعد إضافة الشب وضخ المياه إلى المدينة تتراوح بين 13 و 28 وحدة عبورة مقارنة مع 89 وحدة عبورة لمياه النهر وهي أعلى بكثير من تلك المسجلة لمياه نفس النهر في شهر

وكان معدل نتائج قياس الكبريتات لمياه النهر بحدود 264 ملغم / لتر والإسالة من 207-255 ملغم / لتر وهي عموماً تقع ضمن الحدود المسموح بها حسب المواصفات العراقية<sup>(17)</sup> ، أما قيم الكلوريدات فكانت لماء النهر بحدود 142 ملغم / لتر ولمياه الإسالة من 143-149 ملغم / لتر وهي مطابقة للمواصفات العراقية ولكنها أعلى من تلك المسجلة لسنة 1995 لمدينة الديوانية<sup>(18)</sup> وانخفضت قيمة المواد العالقة الكلية في مياه الإسالة وكانت بحدود 216-110 ملغم / لتر فيما ازدادت المواد الذاتية الكلية حيث بلغت 750-795 ملغم / لتر ولعل السبب يرجع إلى زيادة كمية الأملاح الذاتية بسبب إضافة الشب وفي نفس الوقت أدى ذلك إلى انخفاض كبير في قيمة المواد العالقة الكلية، ويوضح أن المواد الذاتية الكلية أقل من تلك المسجلة سنة 1995 لمدينة الديوانية<sup>(19)</sup> ، وعلى العكس ازدادت كمية المواد العالقة الكلية مما يشير إلى زيادة الكميات المطلوبة إلى النهر خلال جريانه وهذه القيم أعلى من المستويات الاعتيادية لمواصفات منظمة الصحة العالمية.

أما تراكيز الكالسيوم والمغنسيوم والعسرة الكلية فلم تسجل فروقات كبيرة بين مياه النهر ومياه الإسالة فبالنسبة للكالسيوم كانت مياه النهر بحدود 29.6 ملغم / لتر ولمياه الإسالة بين 25.6 و 28.7 ملغم / لتر والمغنسيوم 32.1 ملغم / لتر لمياه النهر و 32.4 - 36.9 لمياه الإسالة وهي تقع ضمن الحدود المقبول لها محلياً وعالمياً وبالنسبة للعسرة الكلية فقد سجلت مياه النهر قيمة بحدود 201.5 ملغم / لتر ولمياه الإسالة 195.4 . وهي مقاربة للحدود الاعتيادية حسب مواصفات منظمة الصحة العالمية<sup>(17)</sup> من خلال مراجعة الجدول رقم (2) والتي حددت فيه قيم العناصر البرزة (Cr, Fe, Co, Cu) ظهر ارتفاع قيم Cu في مياه النهر وكذلك ارتفاع قيم تراكيز الحديد في مياه النهر وبعض المواقع الأخرى ففي النهر ارتفعت قيم تراكيز الحديد مع زيادة العسرة حيث يتجرف الحديد مع التربة إلى النهر وأما في مياه شبكة الإسالة فقد يعزى هذا إلى حصول بعض التدهورات في أنابيب تصفية وتخزين المياه خلال فترة الحصار وذلك لعدم إمكانية إجراء صيانة دورية للمشروع وتبدل الأنابيب . ورغم الارتفاعات في القيم فإن مداها يقع ضمن الحد المسموح به

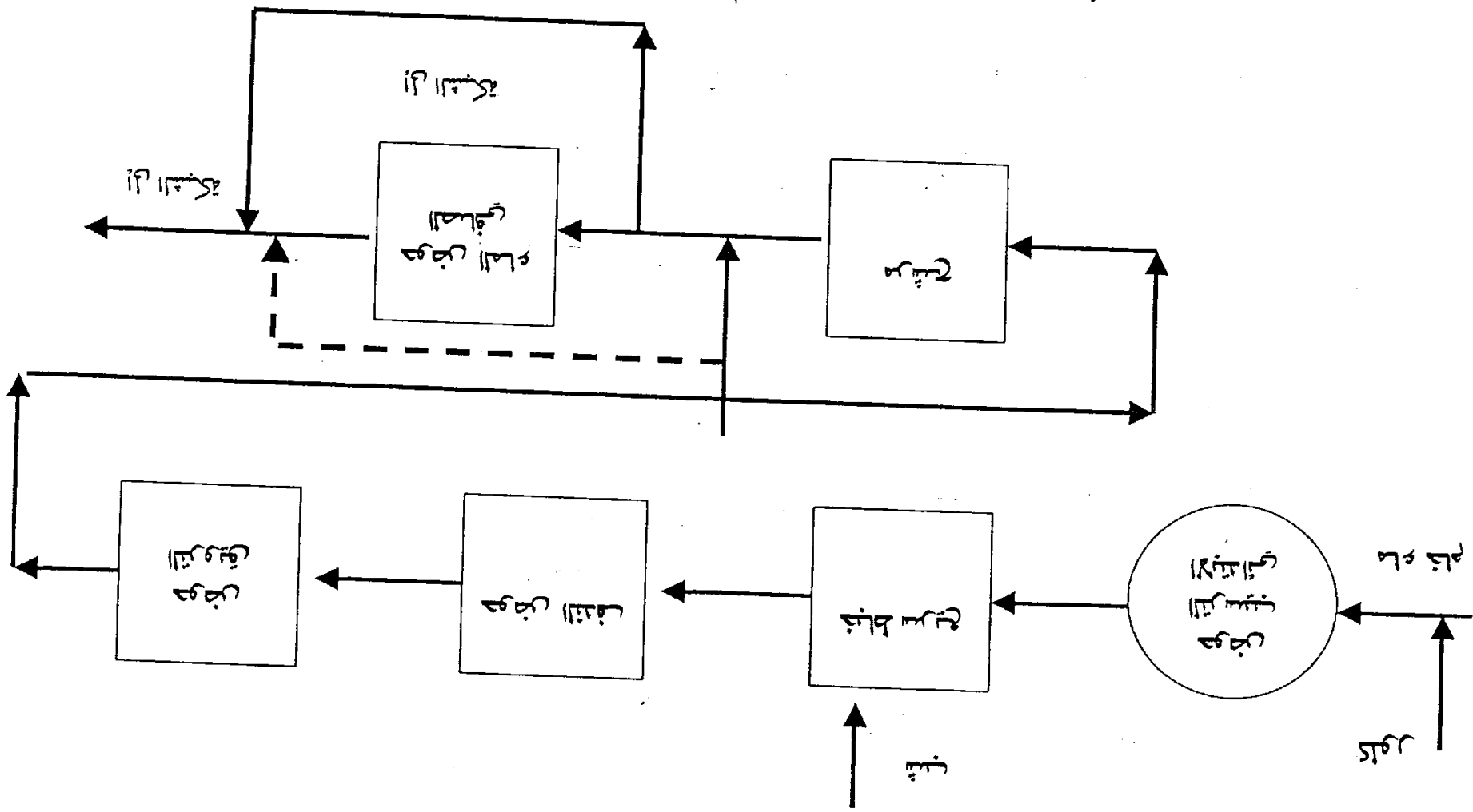
ضمن نشرة منظمة الصحة العالمية WHO .  
وفيما يتعلق بنتائج المؤشرات البكتيولوجية وحسب ما موجود في جدول (3) فقد وجد بأن أعلى قيمة للمجاميع البكتيرية كانت في المياه الخام (مياه النهر) وأن أقل قيمة لها كانت في حوض الترسيب الثاني أما بالنسبة لمياه الشرب المأخوذ من الأحياء السكنية لمدينة الديوانية فقد أعطى نتائج جيدة جداً حيث كانت كمية المجاميع البكتيرية ضمن المعدلات المسموح بها علماً بأن هناك تفاوتاً واضحاً بين الأحياء السكنية فكلما كانت معدلات المجاميع البكتيرية عالية في حي صوب الشامية وحي الإسكان الصناعي وخصوصاً بكتريا القولون الكلية (TC) وبكتريا القولون البرازية (FC) والتي كانت معدلاتها 12.6 و 16.1 مستعمرة / 100 مل على التوالي وبالنسبة للأولى و 2.2 و 3.5 مستعمرة / 100 مل على التوالي بالنسبة للثانية، وقد يعود السبب في ذلك إلى كثرة أعمال الحفر في هذه الأحياء حيث أن أعمال الحفريات في الأحياء السكنية



شكل رقم (1) : خارطة مدينة الديوانية تبين النهر ومحطة الاسالة ومواقع جمع العينات



البيانات من شبكة الحاسوب : (2) رقم 1



جدول (3) إعداد المستعمرات البكتيرية المتواجدة في عينات مياه الشرب في محطة التنقية والأحياء السكنية لمدينة الديوانية والاستهلاك البيولوجي (الحيوي) للأوكسجين

رقم الموقع	الموقع	TB مستعمرة / 100 مل	TC مستعمرة / 100 مل	FC مستعمرة / 100 مل	EC مستعمرة / 100 مل	FS مستعمرة / 100 مل	CI مستعمرة / 100 مل	BOD ملغم / لتر
1	المياه الخام (مياه النهر)	140.1	55.4	13.5	10.5	35.5	24.0	2.57
2	حوض إضافة الشب والكلور	13.9	10.0	0.0	1.3	0.0	2.0	1.23
3	حوض الترسيب (I)	19.7	11.0	1.4	1.1	0.7	5.5	1.84
4	حوض الترسيب (II)	0.8	0.0	0.0	0.0	0.0	0.7	0.63
5	حوض الترشيح (الفلش)	5.9	2.8	1.2	0.9	0.0	0.8	1.06
6	مرحلة الدفع (بعد الترشيح)	8.6	2.2	1.5	1.6	1.3	2.0	1.29
7	حي الجزائر	8.2	5.4	1.4	0.2	0.0	0.0	1.08
8	حي صوب الشامية	14.6	12.4	2.2	0.0	0.0	0.0	1.32
9	حي الإسكان الصناعي	21.6	16.1	3.5	0.0	2.0	0.0	1.93
10	الحي العسكري	7.6	2.5	0.0	0.0	0.0	4.1	1.02

(EC) = بكتريا القولون البرازية اخبية للحرارة

(FS) = بكتريا المسببات البرازية

(CL) = بكتريا الكلوستيريديم

BOD = المتطلب الحيوي للأوكسجين

(TB) = البكتريا الكلية

(TC) = بكتريا القولون الكلية

(FC) = بكتريا القولون البرازية

## الاستنتاجات والتوصيات

نستنتج من ملاحظة النتائج أن محطة الإسالة في مدينة الديوانية ذات كفاءة مقبولة في النصفية والتعقيم بالرغم من شحة المواد الاحتياطية ومواد التعقيم والترسيب والمواد الأخرى التي أوجدها الحصول الظالم المفروض على قطرنا والتي لها دور مهم في التأثير على كفاءة عمل الخطة. حيث أن استخدام الشب الأجنبي يعطي نتائج تصفية أفضل مقارنة مع الشب المحلي المنتج في ظرف الحصار الذي يحتوي على كمية كبيرة من الشوائب والأطيان حيث أن استخدام هذا الأخير يؤدي إلى انسداد المرشحات بسبب تراكم كميات كبيرة من الأطيان. ولغرض تطوير كفاءة عمل الخطة نوصي بالآتي:

1. التأكيد على إضافة المواد الخاصة بالتصفية والتعقيم بشكل دقيق ووفق المقادير المصنوعة.
2. التأكيد على إضافة كميات الكلورين بشكل منتظم وبالكميات المطلوبة.
3. التأكيد من عدم وجود عطل أو كسر في شبكة الإسالة داخل المدينة حيث أن أي كسر قد يؤدي إلى انخفاض نسبة الكلورين مما يؤدي إلى حدوث تلوث لمياه الشرب.
4. الاهتمام بتوعية المواطنين حول ترشيد استهلاك الماء منطلقين في ذلك من التشريع القرآني { بسم الله الرحمن الرحيم (( وكلوا واشربوا ولا تسرفوا )) صدق الله العظيم } أو من السنة النبوية الشريفة { ( لا تسرف في الماء ولو كنت على فخر جار ) صدق رسول الله { ومن نتائج ترشيد استهلاك الماء هو تقليل الضغط على محطة إسالة المدينة مما يؤدي إلى زيادة كفاءتها في تصفية وتعقيم المياه.
5. التأكيد على المنشآت الصناعية الموجودة على ضفتي نهر الديوانية بضرورة معالجة المياه بعد استخدامها في العمليات الصناعية بحيث تكون قيم المخدات الفيزيائية والكيميائية للمياه المطروحة ضمن الحدود

المقبول بها.  
6. ضرورة الاستمرار في إجراء مثل هذه الدراسة شهريا أو فصليا أو سنويا ليتسنى للمسؤولين والمهتمين بهذا الجانب تقييم مدى صلاحية المياه للاستخدام البشري وبالتالي تزويد المواطنين بمياه جيدة وضمن المواصفات المطلوبة.

## شكر وتقدير

نتقدم بالشكر والتقدير للمهندسة حنان عبد علي موسى مسؤولة المختبر في مشروع تصفية ماء الديوانية لتعاونها الجاد والمخلص في إنجاز هذه الدراسة وإلى الاخوة العاملين في المشروع لمساعدتهم في اخذ عينات الماء من مراحل التصفية المختلفة في المشروع.

# Chemical and Biological Evaluated Study of Efficiency of Diwaniya Water Purification Station

A. R. T. Sarhan, N. A. Abdul Ridha, H. A. Habeeb, A. A. Raheem & D. L. Mahmood

## Abstract

A study has been performed to check the efficiency of water purification station in Diwaniya city, in this study 10 stations have been selected, five of them were sampled in the purification station during the different processes of chlorination coagulation, Flocculation, precipitation and pumping of water. One sample was get from river at intering position to station and the four remain samples were selected from the quarters of center and sides of city.

The parameters measured were temperature, electrical conductivity, pH and turbidity, and parameters determined were total hardness, residual chlorine, potassium, sodium, total dissolved substances, chlorides, sulphates, calcium, magnesium, biochemical oxygen demand and the heavy metals (Cr, Fe, Cu, Co) were also determined in some stations, and bacterial groups, total bacteria (TB), total coliform (TC), fecal coliform (FC), Escherichia coli (EC), fecal streptococci (FS), Clostridium perfringens (Cl).

The study investigated the decreasing of residual chlorine in some regions and turbidity was higher than allowed levels in all samples, The TDS, Na, K increased in all samples in comparison with river water as a result of using of alum, expecting of turbidity and residual chlorine, all the values of parameters agree with allowed levels of Iraqi standards Results showed that the drinking water in almost all samples studied was good except the water taken from houses of Soob Al-Shamia and Al-Iskan Al-Sinai which was contaminated with high number of bacteria.