

تقدير الملوثات الصناعية الناتجة عن محطتي كهرباء الدورة وجنوب بغداد

آيات حسين مهدي و رنا جواد كاظم و عبير عقيل مجيد*
الجامعة التكنولوجية/قسم هندسة البناء والانشاءات
*جامعة بغداد/ قسم الشؤون الهندسية

الخلاصة:

تم في هذا البحث دراسة خواص المخلفات الصناعية السائلة الناتجة عن محطات توليد كهرباء الدورة و جنوب بغداد الملقاة الى النهر ومطابقة تراكيز هذه الملوثات مع المواصفات القياسية المسموحة وذلك باعتماد القراءات الشهرية لمحطتي الدورة و جنوب بغداد للفترة من 2004-2008. كانت قراءات محطة الدورة ضمن المواصفات المسموحة أما محطة جنوب بغداد فقد وجدت بعض التجاوزات في التراكيز عن الحدود المسموحة خصوصا فيما يتعلق بتركيز (PO_4 ، Fe ، SO_4) حيث وصلت أعلى القراءات الى (550, 13, 12, 1475, 276) ملغرام/ لتر على التوالي. تعزى هذه التجاوزات الحاصلة الى اسباب كثيرة منها: نوعية مياه النهر الداخلة وعمليات المعالجة الحاصلة عليها قبل الاستخدام هذا بالإضافة الى التسربات الحاصلة من مصادر مختلفة كالمجاري وعمليات التنظيف للبوليرات وللانابيب لمنع التكدسات أو للتخلص من بقع الدهون الناتجة. تضمن البحث وصف للمحطتين والوحدات المتكونة منها وطبيعة عملها وتحليل النتائج المختبرية احصائيا مع توضيح التراكيز للعناصر المختلفة على مدار السنة.

1- المقدمة

أن محطات توليد الطاقة الكهربائية والمصافي تعتبر من اهم الانشطة الملوثة للمصادر المائية والهواء حيث تفقر جميع محطات الطاقة الكهربائية ومصافي النفط في بغداد والمحافظات الى وحدات المعالجة المتكاملة المراحل للمياه الصناعية ووسائل السيطرة على الانبعاثات الغازية واجهزة القياس لتلك الملوثات وكذلك لا توجد قياسات لتراكيز الملوثات المنبعثة من الانشطة اعلاه لدى الدوائر الرقابية لعدم توفر الاجهزة والمعدات الخاصة بذلك (1).

يحد محطة كهرباء جنوب بغداد من الشمال الطريق السريع لمنطقة الدورة- بغداد الجديدة وكذلك الشركة العامة لصناعة الزيوت النباتية، من الشرق طريق معسكر الرشيد والزعفرانية، من الغرب محطة كهرباء جنوب بغداد الحرارية ونهر دجلة ومن الجنوب مناطق مفتوحة. أن المياه المتخلفة من محطة جنوب بغداد تطرح الى محطة معالجة رئيسية تقع على نهر دجلة علما أن محطة المعالجة هذه تستلم المياه المطروحة من جميع أجزاء المحطة. أما بالنسبة لمحطة كهرباء الدورة، تقع على الشارع الرئيسي المؤدي الى سوق الدورة، حيث تتم معالجة المياه المطروحة الصناعية والصحية في وحدات معالجة خاصة.

2- الخصائص التي تسبب تردي نوعية البيئة المائية:-

تتصف مشكلة التلوث الصناعي في العراق بما يلي من الخصائص والسمات البيئية التي تسبب تردي نوعية البيئة المائية:
1- عدم مطابقة مواقع الغالبية العظمى من الصناعات والمجمعات الصناعية ومحطات توليد الطاقة ومصافي النفط لشروط الموقع الصحيحة من الناحية البيئية : ويحتاج الأمر في هذا المجال إلى إجراء دراسات تقدير الأثر البيئي لتقييم الأخطار الناتجة عن هذه الصناعات على البيئة والصحة العامة، وهي إجراءات غير معمول بها إلى الوقت الحاضر. (2)

2- قدم العمليات الصناعية أو خلوها من وسائل معالجة التلوث: وتشمل الكثير من الأنشطة الإنتاجية الكبرى وكذلك الأنشطة الصغيرة، مما يؤدي إلى ارتفاع تراكيز الملوثات الناتجة عنها وضخامة كمياتها، وكان مجموع الكميات المصروفة من القطاعين الحكومي والمختلط يقدر بحدود 245 مليون متر مكعب/سنة في التسعينات من القرن الماضي، تضاف إليها كميات أخرى غير محسوبة من المياه المصروفة من قطاعات صناعية حرفية، إلا أن العديد من المعطيات والأرقام قد تغيرت مؤخراً بسبب أحداث التخريب، ويذكر أن نهر دجلة يستلم كميات كبيرة

- 6- ساحات لوقوف السيارات Parking areas
- 7- ورشة Workshop
- 8- مخزن المعدات الميكانيكية Mechanical warehouse
- 9- مخزن المعدات الكهربائية electrical warehouse
- 10- مخزن المواد Material warehouse
- 11- بيوت سكنية مساحة كل واحد 140 م² houses (140) m² each
- 12- بناية مكافحة الحرائق Fire fighting building
- 13- مولد الديزل Diesel generator
- 14- بناية الاستعلامات Reception building
- 15- مطعم وأسترحة للعاملين Restaurant and service area
- 16- بناية البويلر Boiler building
- 17- غرف الامن الرئيسية للمحطة Security rooms for the station
- 18- غرف أمن العاملين Security rooms for the workers
- 19- مرافق صحية Toilets
- 20- بناية ضاغطات الهواء Air compressing building
- 21- غرفة أستبدال الملابس Dressing room
- 22- منطقة تفريغ Unloading area
- 4- خصائص المياه الصناعية المطروحة الى النهر:-
يجب أن يتم معالجة المخلفات الصناعية المطروحة الى النهر. حيث أن زيادة تراكيز العناصر غير المرغوبة ممكن أن تسبب تغير في الخواص الفيزيائية والكيميائية لمياه النهر ومن هذه العناصر، الاملاح غير العضوية، الحوامض والقواعد، المواد العضوية، المواد العالقة، المواد الصلبة والسائلة، المياه الساخنة، اللون، الكيمياءويات السامة، الاحياء المجهرية، المواد المشعة والمواد الرغوية (7).
من أهم العناصر التي تطرح من محطات توليد الطاقة الكهربائية:-
1-4- المواد العالقة:-
إن وجود مواد عالقة بالماء تقلل من الأوكسجين المذاب بالماء مما يخفض من مردودية عملية التنقية الذاتية للمجرى المائي . عندما تتسرب المواد العالقة ولما تخفض سرعة المجرى المائي تتكون طبقة من الطمي في قعر

جداً من المياه الصناعية كانت تقدر في عقد التسعينات بحوالي 18969 متراً مكعباً/ساعة وهو ما يقارب 163 مليون متر مكعب/سنة، منها نسبة 92 في المائة تتجاوز الحدود المسموح بها بينما نسبة 8 في المائة فقط هي ضمن الحدود المسموح بها. أما نهر الفرات فيستلم كميات من مياه الفضلات الصناعية تبلغ 4735 متراً مكعباً ساعة بما يساوي 41 مليون متر مكعب/سنة منها نسبة 21 في المائة فقط مطابقة للمواصفات، أما الكميات المصروفة إلى شط العرب فهي أقل من ذلك، مع العلم أن هذه الأرقام هي لفترة مطلع التسعينات. يضاف إلى ما تقدم أن الكميات المصروفة إلى المجاري لا بد أن تصل بدورها إلى نهري دجلة والفرات أو شط العرب لاحقاً، وغالباً ما تكون معالجة جزئياً فقط. (2)

3- افتقار بعض المشاريع الصناعية الرئيسية إلى التكنولوجيا الملائمة للبيئة في جزء أو كل العملية الإنتاجية في منشأة ما، والمقصود بالتكنولوجيا الملائمة للبيئة وفق المفهوم العلمي الحديث هي جميع العمليات الصناعية أو الزراعية أو الخدمية أو منتجاتها أو تقنياتها التي تمتلك واحدة أو أكثر من الخصائص التالية: أن يتخلف عنها تأثير بيئي ضئيل من خلال ما تمتلكه من منظومات سيطرة أو معالجة كفؤة أو عمليات إنتاجية نظيفة، وأن تستخدم أقل قدر من الطاقة لأعلى إنتاج، وأن تستخدم المواد المعادة ولا تقصد بها إبدال التقنيات القائمة بتقنيات جديدة ذات تكاليف باهضة بل تحويل بعض مراحل العمليات الإنتاجية أو وسائل المعالجة الخاصة بحماية البيئة بما يؤدي إلى الإقلال من خطر التلوث الناجم عنها إلى أدنى حد ممكن أو اعتماد طرق إنتاج جديدة في صناعات ملوثة للبيئة، مثل صناعات الورق والأسمدة أو الأصباغ والغزل والنسيج وغيرها، والاعتماد على موارد معادة (أسلوب تدوير المخلفات) (2).

3- وصف عام للوحدات التي تتألف منها محطة

الكهرباء:- تتألف المحطة من الوحدات الاتية (3):

- 1- مجموعة من المولدات التوربينية عدد Turbo 16 generator sets
- 2- محولة Switch gear transformer
- 3- منطقة خزن الوقود Fuel area
- 4- وحدة معالجة المياه الخام ووحدة معالجة المياه الثقيلة Water and sewage treatment plants
- 5-أبنية الادارة Administration buildings

النسيجية ، معدن النحاس غير قابل للانحلال في الماء يحتاج الشخص البالغ إلى نحو 3 ملغم يوميا من النحاس لأنه يعتبر كعنصر مساعد في تكوين الهيموغلوبين ، وبناء على ذلك فان وجود النحاس بكمية قليلة يساعد على الغرض، كما انه لا يحمل أي تأثير سام تراكمي مثل الرصاص و الزئبق حيث يفرز معظمه خارج الجسم . إذا وجد النحاس بتركيز يزيد على 1.5 ملغم/ لتر فقد يسبب طعما معدنيا ، يفضل ألا يزيد تركيزه في الماء عن 1 ملغم/ لتر وذلك لتجنب الطعم غير المستساغ (4). يمكن إزالة العناصر الثقيلة من المخلفات الصناعية بواسطة الامتزاز باحدى المواد الكيماوية، فقد وجد عند استخدام 40 غم / لتر من مادة الامتزازتقوم بازالة 41 % من النحاس (8).

التحليل الكيماوي للمادة الممتزة المستخدمة موضحة بالجدول التالي:.

المجرى ، و تكون تلك الطبقة وسطا مناسباً لجميع التفاعلات اللاهوائية نتيجة احتوائها لمركبات عضوية و انعدام الأوكسجين المنحل بالماء، هذه التفاعلات تؤدي إلى تشكيل مركبات سامة (مركبات كبريتية ، فسفورية ، و أمينية) (4).

4-2- الكبريتات:-

وجود الـ SO_4 بنسبة عالية يؤثر على المصابين بأمراض الكلى و القلب ، في حالة وجوده بنسبة اكبر من 400 ملغم/ لتر فانه يسبب اضطرابات معوية لدى الأطفال. حددت منظمة الصحة العالمية WHO نسبة تركيز الـ SO_4 في مياه الشرب ما بين (200 إلى 400 ملغم/ لتر (4).

4-3- النحاس:-

لا يتواجد النحاس بشكل طبيعي في المياه السطحية ، ولكن مياه الصرف الصناعية تحمل كميات كبيرة منه خاصة الصناعات التعدينية و الصناعات الكهربائية و

جدول رقم (1) يبين التركيب الكيماوي للمادة الممتزة (8)

تركيز المركب ملغم/غم	المركب
1.83	P
0.14	B
14.6	K
79.6	Ca
20.4	Fe
0.42	Mn
0.06	Ni
0.18	Cu
0.37	Zn
0.01>	Cd
0.01>	Hg
0.09	Pb

أن أضرار هذه الشوائب فيما لو بقيت موجودة في الماء يمكن أجمالها كالآتي:-

1- تكوين ترسبات قشرية كلسية داخل الاجهزة المعدنية والانابيب خاصة في درجات الحرارة العالية.

2- أحداث تاكل في المعدن كالتحفر والتفتيت أو تخفيف سمك المعدن نتيجة لتأكسده ومن ثم تلفه.

لذا يترتب على ما جاء أعلاه انخفاض الكفاءة الادائية للاجهزة وعلى سبيل المثال:-

1- انخفاض كفاءة التبادل الحراري.

2- أعاقلة مجرى الماء عند حدوث ترسبات.

3- انفجار الانابيب عند أنسدادها بالترسبات.

4- خسارة في كمية الوقود اللازم للتسخين.

5- صعوبة في عملية الصيانة للاجهزة التي فيها ترسبات أو تاكل.

لذا كان من الضروري إزالة الشوائب للتخلص من

أضرارها وهذا يتم في وحدة المعالجة.

توجد وحدة معالجة المياه الثقيلة حيث تطرح

المياه الخارجة من هذه الوحدة الى محطة معالجة المياه الرئيسية التي تقع على نهر دجلة.

كما توجد وحدة لمعالجة زيت الوقود

(Heavy Fuel Oil) قبل ضخه الى التوربينات، كذلك يتم في هذه الوحدة إضافة مانع الفناديوم والسيطرة على كميته بحيث لا تزيد عن (63 ملغم / لتر) أن أعلى نسبة للكبريت لزيت الوقود الثقيل (4.5%) (6).

6- وصف عملية معالجة الماء الخام :-

1- أن مصدر الماء هو نهر دجلة، حيث يتم سحب الماء بواسطة مضخات ومن ثم يجمع في عدد من الخزانات، يتم سحب هذه المياه الى مرشحات ذات قياسات مختلفة

(MGF(Multigrade filters)، يضاف الشب

(Requisite alum)، وبوليمرات (Polymers) قبل

الدخول الى MGF التي تزيل كل الدقائق العالقة في الماء.

ثم يمرر الماء بعدها الى مرشح يحوي على الكربون

المنشط (Activated carbon filter) ACF) والذي يربط

مع MGF بالتولي لأزالة اللون ، الرائحة، الماد العضوية اذا كانت موجودة في الماء.

2- أن نظام الكلورة (إضافة الكلور) يحتوي على خزان

محلول هايپوكلورات الصوديوم مع مضخة (Dosing

pump) يمكن من خلالها ضخ وتحديد كمية محلول

كما يمكن استخدام مواد ممتصة اخرى مثل الرمل، السيلكا، الفحم والالومينا لازالة المعادن من مياه المخلفات الصناعية بدون اي معالجة اولية ، حيث أثبت أن استخدام الالومينا هو الافضل في إزالة النحاس بنسبة أكثر من 80 % (9).

4-4- المتطلب الكيماوي للاوكسجين:-

وجد أن استخدام الازون في معالجة مياه

المخلفات يخفض من نسبة المواد العضوية المتمثلة بمقدار

COD . حيث أثبت أن استخدام الازون ثم استخدام

الكاربون المنشط بالترشيح في عملية المعالجة أفضل من

استخدام الترشيح الاقصى Ultra filtration (10).

4-5- التلوث الحراري:-

عندما تصرف المياه المستعملة الى المياه السطحية ، تكون

درجة حرارتها أحيانا مختلفة عن درجة حرارة الوسط

الذي تطلق فيه. ويؤدي هذا الي تغير في نسبة الأوكسجين

الذائب في الوسط المائي ، مما يضر بالحياة المائية (5).

تصنيف مياه الشرب موضح بالجدول التالي (5):-

5- وحدات معالجة المياه:-

كون الماء الوسط الرئيسي الناقل للطاقة في الوحدات

البخارية وأرتفاع درجات الحرارة والضغط والتي تجهز

بها الماء في هذه الوحدات فإن هذه العملية يكون فيها الماء

بمواصفات كيميائية خاصة وخالية تماما من الاملاح

الذائبة والمواد الاخرى غير المرغوب بها خصوصا المواد

التي تتخفف قابلية ذوبانها بأرتفاع درجة الحرارة ويتم

تحقيق هذا الهدف بواسطة وحدة معالجة المياه والتي تصمم

كجزء أساسي مهم من أجزاء المحطة.

قبل الدخول الى مكونات معالجة وحدة المياه يجب اولا

معرفة محتويات ماء النهر والتي تؤثر بشكل مباشر على

عمل وحدة المعالجة والتي تشمل :-

1- أملاح العسرة : العسرة بنوعها (المؤقتة والدائمة)

2 - مواد ثقيلة: تشمل مواد عالقة ،أطيان ، مواد عضوية.

3-غازات ذائبة : تشمل ثنائي أوكسيد الكربون CO₂،

أوكسجين O₂، نيتروجين N₂.

أن معالجة زيت الوقود تتم بواسطة خزان يغذى بواسطة الجاذبية الارضية ، حيث تحتوي وحدة المعالجة على مضخات لنقل الزيت ، إضافة المستحلب ، خلطات ،الفصل بالطرد المركزي (Centrifugal separators)، معالجة مياه الفضلات (waste water treatment) ، مانع الفناديوم (vanadium inhibitor)، كذلك أن المحتوى الملحي من الصوديوم والبوتاسيوم (على شكل كلوريدات ذائبة في الماء) يجب أن يخفض الى (1 جزء بالمليون) أو أقل بواسطة ماء الغسل.

أن المخلفات الصلبة (slurry) الناتجة من محطة معالجة زيت الوقود تخزن في خزان تحت الارض من نوع RCC ويحتوي على قسمين ومزود بسخان بخاري ، ومن ثم يتم سحبها بواسطة ناقلات حوضية لغرض التخلص منها ونقلها الى أماكن أخرى للنفايات (6).

8- النتائج والمناقشة:-

شمل البحث دراسة المياه الصناعية المصرفة الى النهر والتي تمزج مع مياه الصرف الصحي قبل طرحها الى النهر. دُرست العلاقة بين المتغيرات المفحوصة مع الزمن للفترة من شهر حزيران عام 2004 ولغاية شهر ايار عام 2008 لمحطتي الدورة وجنوب بغداد لتقييم نوعية المياه الملقاة الى النهر ومدى التغير الحاصل في خواص هذه المياه وتأثير ذلك على ماء النهر. وهناك العديد من العناصر المهمة التي لم تفحص بسبب عدم توفر الاجهزة والمواد الكيماوية كالبورون ،الكروم ،النترات والخاصين.

8-1 الكلوريدات:-

الشكل (1) يوضح تراكيز الكلوريدات لمحطتي الدورة وجنوب بغداد، لوحظ أن التراكيز لم تتجاوز الحدود المسموحة بها (600 ملغم/ لتر) باستثناء الأشهر اب وايلول عام 2004 ، اذار وايار عام 2005 حيث وجد زيادة مفاجئة بالتراكيز لكنها لم تتجاوز المواصفات وتعزى هذه الزيادة للتسربات الحاصلة من مياه المجاري.

هابيكلورات الصوديوم المضاف الى الماء الداخل لخزان الماء الخام وذلك للتقليل من العضويات الموجودة في الماء .

3- يتم تحضير محلولين أحدهما حامضي والاخر مضاد للتأكسد وأضافتهما بعد خروج الماء الخام من مرشح الكربون المنشط ACF وذلك للابقاء على الدالة الحامضية pH وتقليل التكلس (Scaling). أن نظام تحضير المحلولين يتألف من خزان لتحضير المحلول الحامضي مع مضخة وخزان اخر لتحضير المحلول المضاد للتأكسد مع مضخة.

4- عند خروج الماء من مرشح الكربون المنشط ACF يمرر الماء من خلال Cartridge filter لانجاز عملية الترشيح الدقيقة (Fine filtration) ، ثم يسحب بواسطة مضخات ذات ضغط عالي لادخال الماء الى وحدة مرشحات التناضح العكسي (Reverse Osmosis).

5- من خلال غشاء مرشح التناضح العكسي (RO-Membrane) يتم إزالة 95% من الاملاح ومعدل جريان الماء الخارج سوف يكون أكثر من 70% ، ثم يمرر الماء الى عملية إزالة الغاز (Degassing) وذلك لازالة غاز بثائي أكسيد الكربون (CO₂) على شكل حامض مع الماء.

6- أن قسم من الماء الذي تم إزالة غاز CO₂ منه وبعد خروجه من وحدة ال RO يرسل لاستخدامه للشرب وللخدمات الاخرى في وحدات التشغيل (6).

7- وحدة معالجة زيت الوقود الثقيل HFO :-

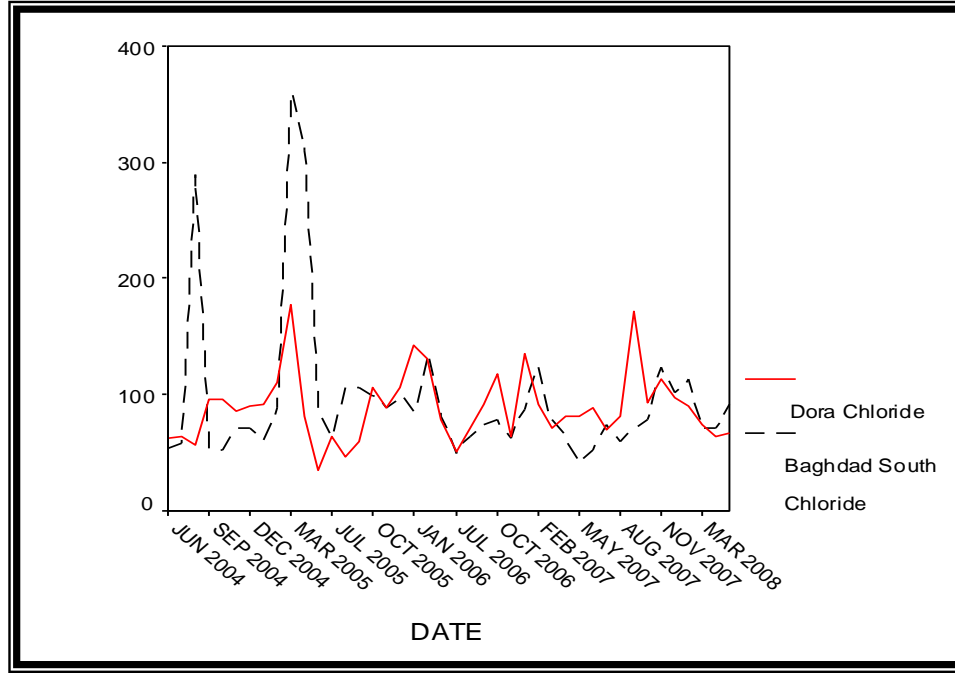
أن نظام زيت الوقود المستعمل لمولدات الغاز التوربينية صممت لتشمل تفريغ زيت الوقود، الخزن ، المعالجة وتجهيز الوقود السائل الى التوربينات الغازية. أن اختيار طرق معالجة المخلفات الحاوية على الزيوت تعتمد على:-

- 1- خصائص والتركيز الاولي للملوثات في مياه المخلفات.
- 2- معدل جريان المخلفات.
- 3- خصائص نوعية المياه المعالجة.

الطرق الأكثر شيوعا هي التخثير، التعويم، الترشيح، التناضح العكسي والطرد المركزي حيث ممكن استخدام هذه الطرق منفصلة أو مجتمعة (11).

جدول رقم (2) : تصنيف مياه الشرب حسب منظمة الصحة العالمية والاتحاد الأوروبي

النظام الفرنسي NF	النظام الأوروبي CEE	النظام العالمي OMS	الوحدة	العنصر
-	20-5	5	Mg/l Pt.Co	اللون
5	10 -5	5	Mg/silice	التعكر
8.5 -7	9.5 -6	9.2-6.5	pH	المدالة الحامضية pH
2000	1250	-	Micro simens/cm	الناقلية الكهربائية
-	100	200	mg/l	الكالسيوم Ca
-	50	150	mg/l	المغنيسيوم Mg
-	100	-	mg/l	الصوديوم Na
-	12	-	mg/l	البوتاسيوم K
-	0.2	-	mg/l	الألومنيوم Al
250	250	200	mg/l	الكبريتات So ₄
200	200	200	mg/l	الكلورايد Cl
50	50	45	mg/l	النترات NO ₃
-	0.1	-	mg/l	النيتريت NO ₂
-	0.5	-	mg/l	الأمونيوم NH ₄
-	0.5	-	mg/l	النتروجين N
-	5	-	mg/l	السيليكا SiO ₂
-	0.01	-	mg/l	الفضة Ag
-	0.05	0.05	mg/l	الزرنيخ As
-	0.1	-	mg/l	الباريوم Ba
0.005	0.005	0.01	mg/l	الكاديوم Cd
-	0.05	-	mg/l	الكروم Cr
0.05	0.05	0.05	mg/l	النحاس Cu
1.5	1.5	1.5	mg/l	الفلوريد F
0.1	0.3	0.1	mg/l	الحديد Fe
0.001	0.001	0.001	mg/l	الزئبق Hg
0.05	0.05	0.05	mg/l	المنغنيز Mn
0.05	0.05	-	mg/l	النيكل Ni
0.3	2	-	mg/l	الفوسفات PO ₄
0.05	0.05	0.1	mg/l	الرصاص Pb
0.01	0.01	0.01	mg/l	السيلينيوم Se
-	2	5	mg/l	الزئبق Zn
0.001	0.0005	0.002	mg/l	الفينول
0.05	0.1	0.2	mg/l	المنظفات
-	0.0005	-	mg/l	المبيدات
-	0.01	0.01	mg/l	الزيوت والشحوم



شكل (1) العلاقة بين تراكيز الكلوريدات والزمن لمحطتي الدورة وجنوب بغداد

أن سبب زيادة تراكيز النحاس والحديد لمحطة جنوب بغداد يعزى الى استخدام مواد حامضية وقاعدية لازالة التكلسات التي تحصل في الانابيب مما يؤدي الى ازالة طبقات من الانابيب المتكلسة وبالتالي زيادة نسبة النحاس والحديد في المياه المصرفة هذا بالاضافة الى التراكيز القادمة من مصادر اخرى كالمجاري والمختبرات.

4-8 الفوسفات والكبريتات :-

فيما يخص محطة الدورة، كانت تراكيز الفوسفات ضمن الحدود المسموحة (لا تزيد عن 3 ملغرام / لتر) بينما الكبريتات فقد وجد تذبذب في تراكيزه طيلة فترة الدراسة لكن لم تتجاوز الحدود المسموحة (400 ملغرام / لتر أو أقل).

اما بالنسبة لمحطة جنوب بغداد ، لوحظت زيادة في تراكيز الفوسفات في الاشهر تشرين الثاني 2004 حيث وصل التركيز الى 3.8 ملغرام / لتر وشهر حزيران 2005 كان المقدار 12 ملغرام/ لتر وتشرين الثاني 2006 بلغ مقدار التركيز 5 ملغرام/ لتر. بينما كانت تراكيز الكبريتات ذات تذبذبات كبيرة وسجلت اعلى القيم في شهر اب 2004 وشهر شباط 2005 حيث وصل التركيز الى ما يقارب (490-550 ملغرام/ لتر) على التوالي. ان سبب

2-8 المتطلب الكيماوي للاوكسجين COD :-

وجد زيادة في تراكيز المتطلب الكيماوي للاوكسجين للاشهر شباط 2006 وتشرين الثاني 2006 لمحطة جنوب بغداد وكانون الاول 2005 لمحطة الدورة لكنها لم تتجاوز الحدود المسموح بها (100 ملغم/ لتر أو أقل) بحيث ان هذه الزيادة نتيجة لانخفاض درجات الحرارة ولارتفاع نسبة المواد العضوية القادمة من مياه الصرف الصحي ومن الهيدروكربونات المطروحة والشكل (2) يوضح ذلك.

3-8 النحاس والحديد :-

أن تراكيز عنصري النحاس والحديد كانت ضمن الحدود المسموحة بها(0.2 و 2 ملغم/ لتر) على التوالي لمحطة الدورة اما بالنسبة لمحطة جنوب بغداد فقد لوحظ زيادة في تراكيز النحاس في شهري تشرين الثاني 2004 وايار 2005 حيث وصلت التراكيز بحدود(0.28 و 1.15 ملغم / لتر) على التوالي كما هو موضح بالشكل (3). اما فيما يخص تراكيز الحديد فقد كانت بمقدار (4 ملغرام / لتر) في شهري تشرين الثاني وكانون الاول 2005 و(13 ملغرام / لتر) في شهر تشرين الثاني 2006 بينما تحدد المواصفة بان لا تزيد تراكيز الحديد عن (2 ملغرام / لتر) ،الشكل (4) يوضح ذلك.

ولم تشاهد اي زيادة طوال مدة الدراسة. شكل (7) يوضح ذلك.

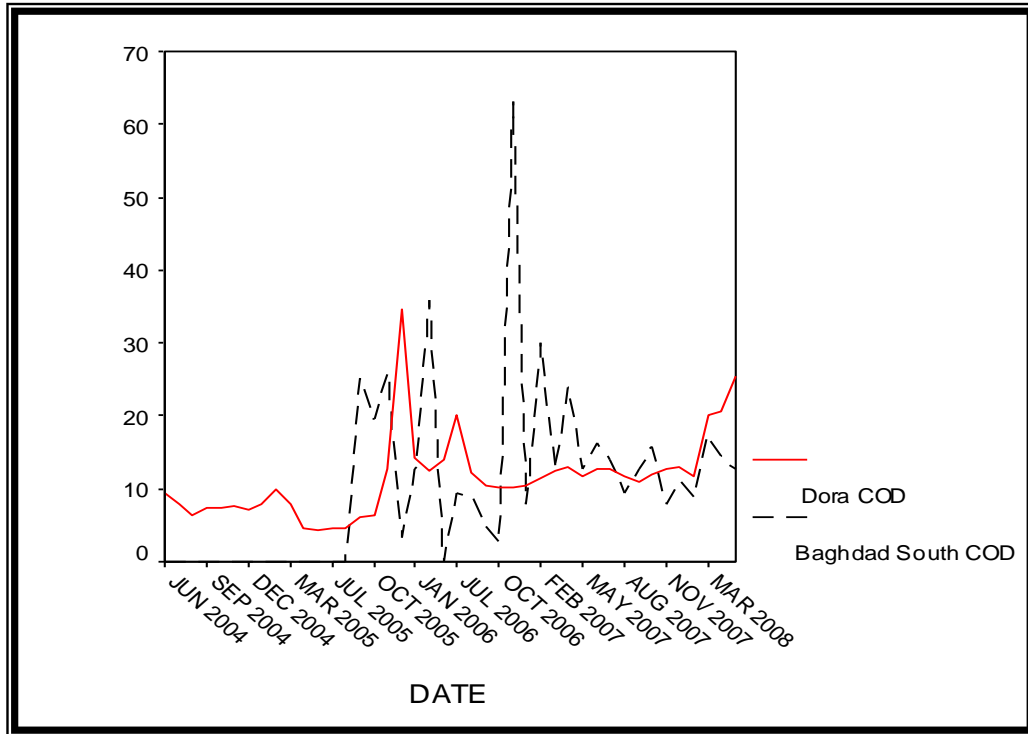
6-8 الهيدروكربونات :-

وجدت زيادة في تراكيز الهيدروكربونات بنسبة عالية خلال فترة الدراسة بالنسبة لمحطة جنوب بغداد حيث وصلت اعلى قيمة الى 276 ملغرام/ لتر ان هذه الزيادة نتيجة وجود نضح في أحد الانابيب في تلك الفترة مما ادى الى تسريب المواد العضوية بالاضافة الى المواد القادمة من تصريف مياه المجاري وغيرها وتعالج هذه الحالة في بعض الاحيان باستخدام الرغوة ايضا للتخلص من التكتلات والبقع الدهنية الكبيرة وتكسيروها لكنها بالمقابل تؤدي الى زيادة نسبة الفوسفات كما ذكر سابقا. حددت المواصفة العراقية المعتمدة بان لا تتجاوز نسبة الهيدروكربونات عن (10 ملغرام/ لتر). شكل (8) يوضح ذلك.

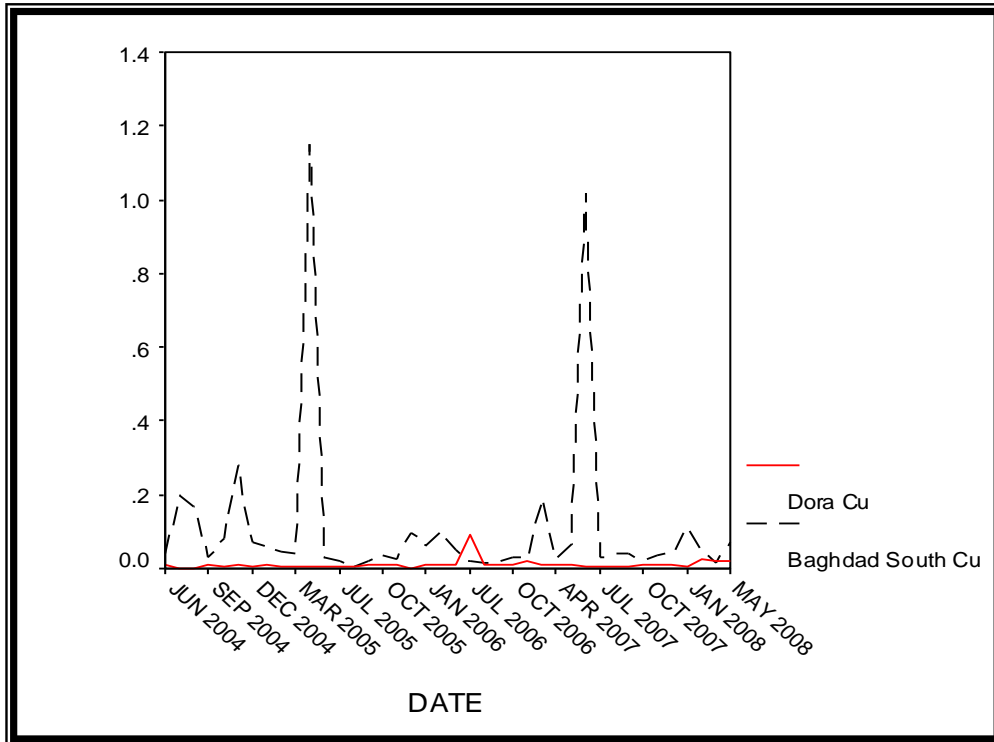
الزيادة هذه هو استخدام الرغوة في تنظيف البويلرات والاحواض وغيرها من المواد المتعرضة للدهون والاستخدامات المتعددة والتي تحتاج الى تنظيف بين حين واخر، كما يمكن ان تسبب زيادة مثل هذه المركبات زيادة التواجد البكتيري بالنسبة للمياه الملقاة الى النهر مما يزيد من تلوته البايولوجي. الاشكال (6,5) توضح علاقة الفوسفات والكبريتات مع الزمن على التوالي.

5-8 المواد الصلبة العالقة:-

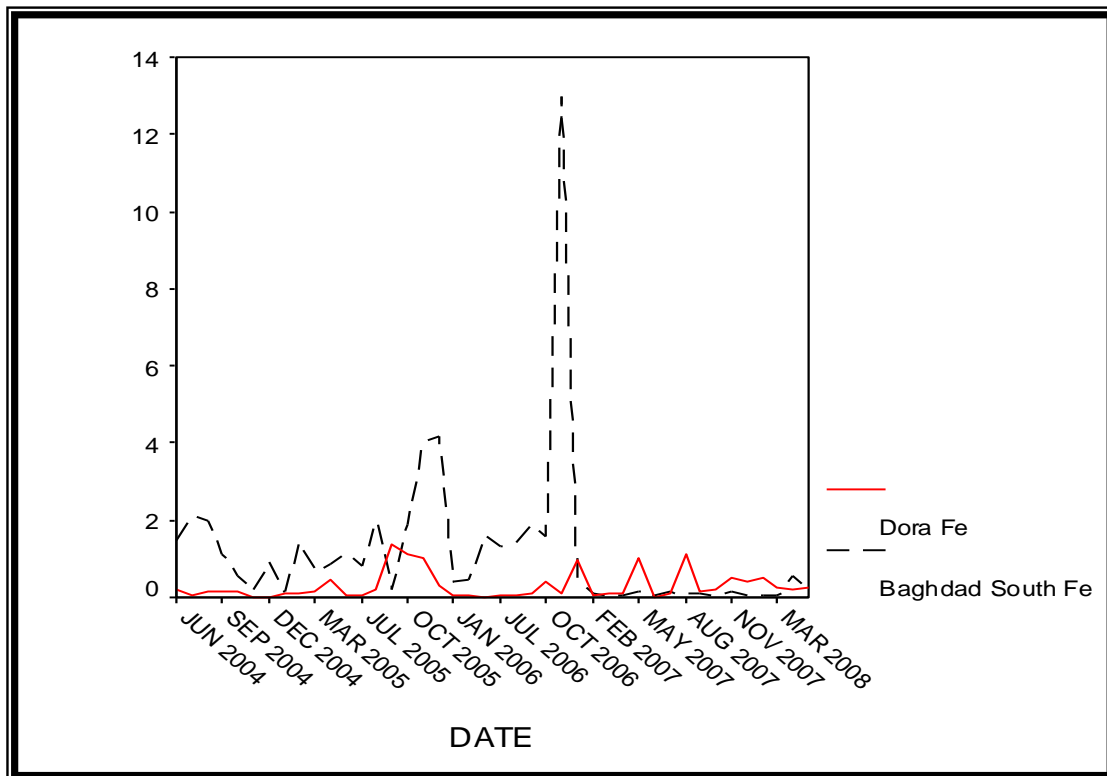
لوحظ ارتفاع كبير بنسبة المواد العالقة لمحطة جنوب بغداد وسجلت اعلى القراءات في الاشهر التالية(ايلول، تشرين الاول، تشرين الثاني، كانون الاول) عام 2004 والأشهر(كانون الثاني، شباط، تشرين الثاني) عام 2005 والأشهر (ايار، تشرين الثاني) عام 2006 حيث تجاوزت الحدود المسموحة (60 ملغرام/ لتر). اما محطة الدورة فكانت جميع القيم ضمن المواصفة



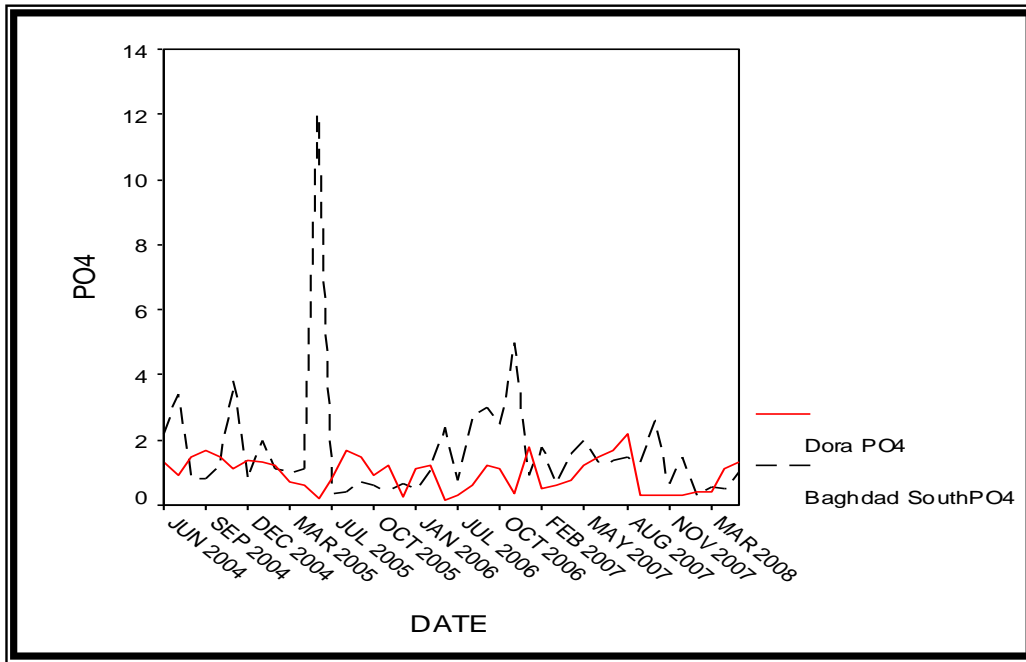
شكل(2) العلاقة بين تراكيز المتطلب الكيميائي للافوكسجين والزمن لمحطتي الدورة وجنوب بغداد



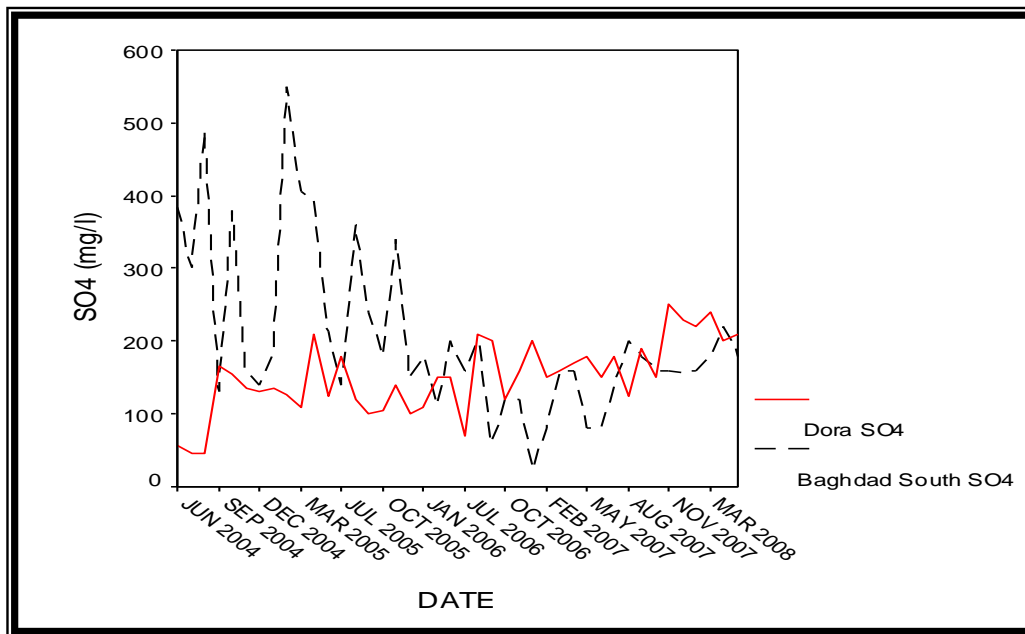
شكل (3) العلاقة بين تراكيز النحاس والزمن لمحطتي الدورة وجنوب بغداد



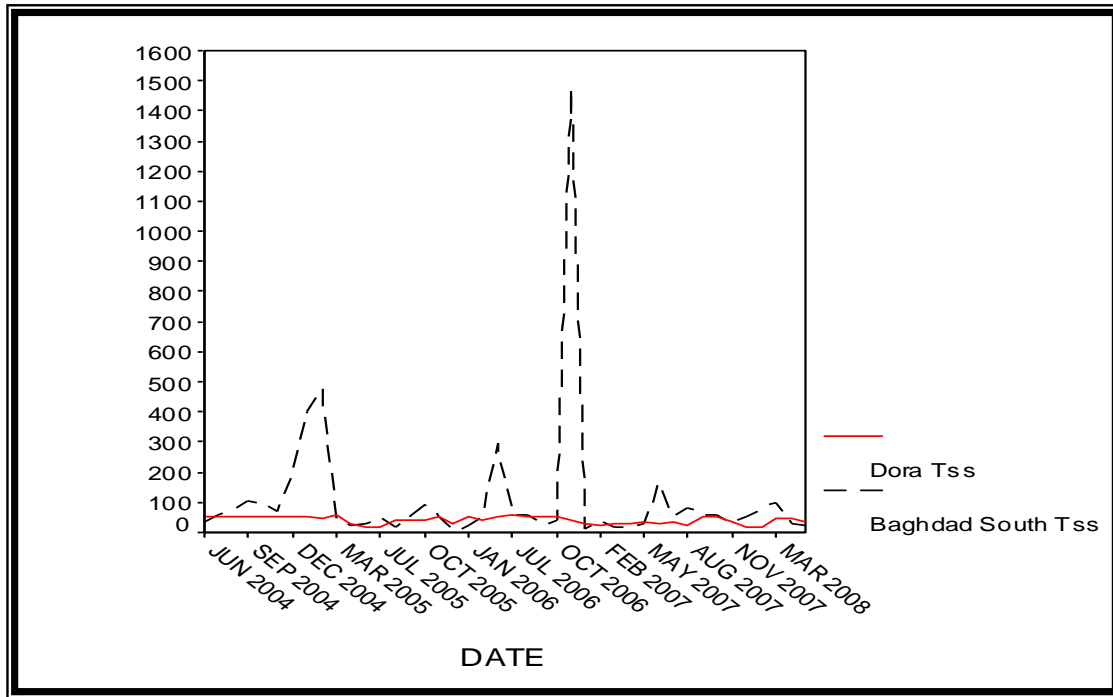
شكل (4) العلاقة بين تراكيز الحديد والزمن لمحطتي الدورة وجنوب بغداد



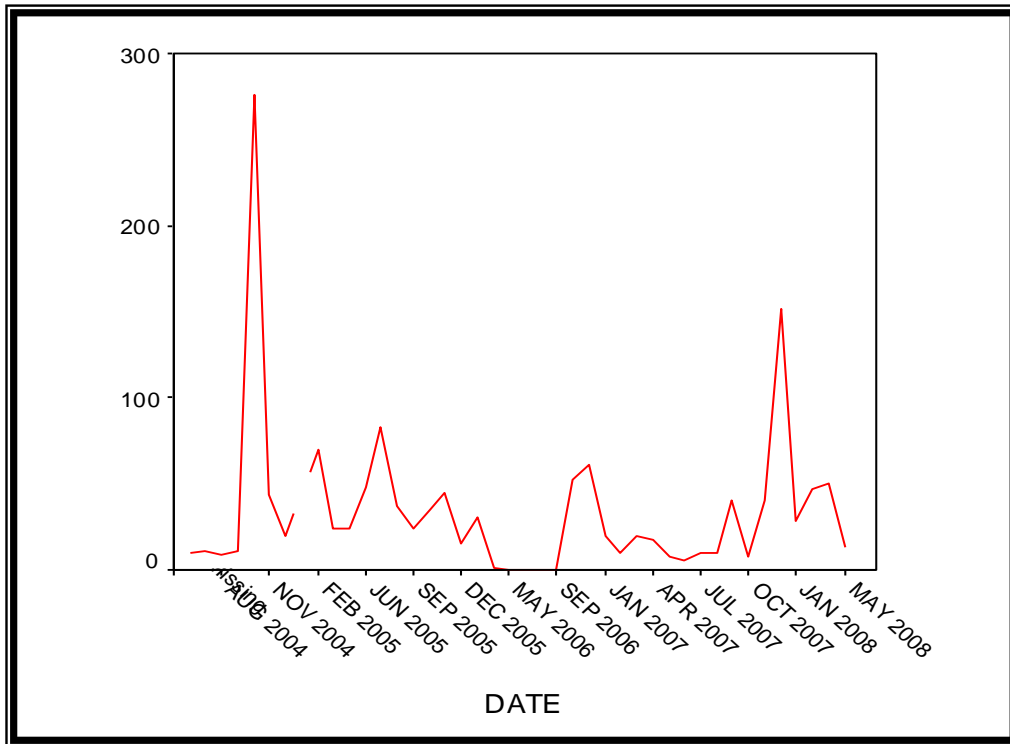
شكل (5) العلاقة بين تراكيز الفوسفات والزمن لمحطتي الدورة وجنوب بغداد



شكل (6) العلاقة بين تراكيز الكبريتات والزمن لمحطتي الدورة وجنوب بغداد



شكل (7) العلاقة بين تراكيز المواد الصلبة العالقة والزمن لمحطتي الدورة وجنوب بغداد



شكل (8) تراكيز الهيدروكاربونات لمحطة جنوب بغداد

الجدول (3) و (4) توضح التحليل الاحصائي لمحطتي الدورة وجنوب بغداد على التوالي وفيها تظهر اعلى واقل قيمة للتراكيز والوسط الحسابي والانحراف المعياري .

جدول (3)، الوصف الاحصائي لمحطة كهرباء الدورة

Element	Range	Min.	Max	Sum	Mean	Std.	Variance
TSS	44.0	15.00	59.00	1719.0	40.929	12.208	149.044
SO ₄	205.0	45.00	250.00	6358.0	151.381	50.560	2556.34
Cl ⁻	141.50	35.50	177.00	3737.4	88.986	30.100	906.011
PO ₄	2.06	0.14	2.20	40.45	0.963	0.5331	0.284
COD	30.40	4.30	34.70	483.42	11.510	5.8010	33.652
Fe	1.3900	0.0100	1.4000	12.334	0.294	0.3654	0.134
Cu	0.0890	0.0010	0.0900	0.4660	0.0111	0.0136	0.000

جدول (4)، الوصف الاحصائي لمحطة كهرباء جنوب بغداد

Element	Range	Min.	Max.	Sum	Mean	Std.	Variance
TSS	1469.4	5.60	1475.00	4773.60	113.6571	236.148	55765.893
SO ₄	526.00	24.00	550.00	8612.00	205.0476	116.666	13610.925
Cl ⁻	318.00	42.00	360.00	4055.00	96.5476	66.7844	4460.151
PO ₄	11.70	0.30	12.000	70.92	1.6886	1.9289	3.721
COD	63.000	0.000	63.000	439.140	10.455714	12.5741	158.108
Fe	12.970	0.0300	13.000	49.6020	1.181000	2.1157	4.476
Cu	1.1470	0.0030	1.1500	4.4830	0.112075	0.23371	0.055
HC	275.97	0.0300	276.00	1411.34	34.4229	47.9680	2300.926

الاستنتاجات :-

2 - لوحظت زيادة بكمية المتطلب الكيميائي للاوكسجين في شهري شباط وتشرين الثاني 2006 لمحطة جنوب بغداد ، وشهر كانون الاول 2005 بالنسبة لمحطة الدورة بسبب إنخفاض درجات الحرارة وأرتفاع نسبة المواد العضوية القادمة من مياه الصرف الصحي، لكنها لم تتجاوز المواصفة.

1 - وجد في محطة كهرباء جنوب بغداد زيادة مفاجئة في تراكيز الكلوريدات للشهر التالي آب وايلول 2004 ، آذار وايار 2005 ولكنها لم تتجاوز المواصفة وتعزى هذه الزيادة للتسربات الحاصلة من مياه المجاري . بينما كانت التراكيز ضمن الحدود المسموحة بالنسبة لمحطة الدورة.

- 3 - وجد زيادة في تراكيز النحاس للاشهر تشرين الثاني 2004 وايار 2005 وزيادة في تراكيز الحديد للاشهر كانون الاول 2005 وتشرين الثاني 2006 في محطة جنوب بغداد و يعزى سبب الزيادة الى استخدام مواد حامضية وقاعدية لازالة التكلسات التي تحصل في الانابيب مما يؤدي الى ازالة طبقات من الانابيب المتكلسة وبالتالي زيادة نسبة النحاس والحديد في المياه المصرفة هذا بالاضافة الى التراكيز القادمة من مصادر اخرى كالمجري والمختبرات.
- 4 - تراكيز الفوسفات والكبريتات كانت ضمن الحدود المسموحة لمحطة الدورة اما بالنسبة لمحطة جنوب بغداد، هناك زيادة في تراكيز الفوسفات للاشهر حزيران 2005 وتشرين الثاني 2006، بينما كانت تراكيز الكبريتات ذات تذبذبات كبيرة ويعود السبب الى استخدام الرغوة في تنظيف البويلرات والاحواض وغير ذلك من المواد المتعرضة للدهون والتي تحتاج الى تنظيف بين فترة واخرى.
- 5 - وجد ارتفاع كبير في قيم المواد الصلبة العالقة لمحطة جنوب بغداد، حيث تجاوزت الحدود المسموحة (60 ملغرام/ لتر) وسببها هو ارتفاع المواد العالقة في المياه الداخلة الى المحطة، اما بالنسبة لمحطة الدورة، لم تشاهد عليها زيادة بتراكيز المواد العالقة طوال مدة الدراسة.
- 6 - وجدت زيادة في تراكيز الهيدروكربونات بنسبة عالية خلال فترة الدراسة بالنسبة لمحطة جنوب بغداد حيث وصلت اعلى قيمة الى 276 ملغرام/ لتر، ان هذه الزيادة نتيجة وجود نضح في أحد الانابيب مما ادى الى تسريب المواد العضوية بالاضافة الى المواد القادمة من تصريف مياه المجاري .
- المصادر**
- أسراء العزي، "ارتفاع معدلات التلوث في مدننا"، 20- حزيران 2007.
- www.almadapaper.com
- د. مثنى عبد الرزاق العمر، "التلوث في بلاد الرافدين. المسببات والاعطال"، 2009.
- www.alarabiya.net/save_print.php
- وزارة التعليم العالي والبحث العلمي، جامعة بغداد- كلية الهندسة- قسم الهندسة البيئية- المكتب الاستشاري لمشاريع وبحوث البيئة. "تقدير الاثر البيئي لمحطة كهرباء جنوب بغداد"، اب 2005، زيدان تحتوح، "التلوث أسبابه ونتائجه"، 22-ايار-2009.
- <http://www.startimes2.com/f.aspx>
- وجد النادي، "Water Pollution"، كانون الثاني- 2009، ملتقى التدريب العربي، ملتقى التدريب الهندسي، "ملتقى تدريب هندسة البيئة"، التلوث البيئي وطرق معالجته.
- <http://arab-training.com/vb/showthread.php>.
- وزارة الكهرباء، المديرية العامة لانتاج الطاقة الكهربائية قسم التدريب- محطة كهرباء الدورة وجنوب بغداد.
- Nemerow, N.L., (1978), "Industrial Water Pollution" Addison-Wesley Publishing Company, Inc.
- Gunay K., and Zeynep G., (2009), "Efficiency of Compost in the Removal of Heavy Metals from the Industrial Waste Water", Environ Geol 57:291-296.
- M.J., Santos Yabe, and E.de Oliveira, (2003), "Heavy Metals Removal in Industrial Effluents by Sequential Adsorbent Treatment", Advances Environmental Research, 263-272.
- M. Marcucci, and L. Tognotti, (2002), "Reuse of Wastewater for Industrial Needs: The Pontedera case", Resources, Conservation and Recycling, 249-259.
- Pushkarev, V.V.; Yuzhaninor, A.G.; and Men, S.K., (1983), "Treatment of Oil Containing Waste Water"; Allerton Pree, Inc., Ne

Evaluation for the Industrial Wastewater Produced by Al-Dora and Baghdad South Electric Power Stations

Ayat Hussein Mahdi Rana Jawad Kadhim and Abeer Aqeel Majeed*
University of Technology-Building and Construction Department
**University of Baghdad-Engineering Affairs Department*

Abstract:

The aim of this research is to evaluate the specifications of liquid industrial waste produced by Al-Dora and Baghdad South electric power stations, which through to the river and comparing concentrations of these pollutants with the allowable standards. Monthly readings have been taken from both Al-Dora and Baghdad South electric power stations for the period from 2004-2008. Al-Dora electric power station was within the allowable standards. Baghdad South shown some exceeding from allowable standards, especially concentrations of (SO₄, Fe, PO₄, TSS, HC) where concentrations were (550, 13, 12, 1475, 276) mg /l respectively. These exceeding were due to many reasons like: raw water (river water) entering to the project and treatment processes for it, in addition to the leakages happening from different sources like sewage and boilers or oil leakages from pipes. This research included description for both electric power stations and there parts, statistical analysis for the data also made with illustrating concentration for the elements through years.