



دراسة مدى التلوث الكيميائي والحيوي لمياه الآبار المحيطة بمحطة معالجة الصرف الصحي الهضبة، طرابلس

أمين عيسى أحمد موسى<sup>1</sup>، ابراهيم سالم شعبان<sup>2</sup>، عبد الحكيم مسعود المدني<sup>3</sup>

<sup>1</sup> قسم علوم وهندسة البيئة، شعبة علوم البيئة، الأكاديمية الليبية. [amn\\_Issa@ymail.com](mailto:amn_Issa@ymail.com)

<sup>2</sup> قسم علوم وهندسة البيئة، شعبة علوم البيئة، الأكاديمية الليبية

<sup>3</sup> قسم التربة والمياه، كلية الزراعة جامعة طرابلس

## الملخص

تم في هذه الدراسة إجراء التحاليل الكيميائية والحيوية لعدد (45) عينة من مياه الآبار المستخدمة للشرب بالمنطقة المحيطة بمحطة معالجة مياه الصرف الصحي بالهضبة. طرابلس وذلك من أجل معرفة مدى التلوث الكيميائي والحيوي، وإحتمالية أن يكون هذا التلوث في حال وجوده ناتج من تسرب مياه الصرف الصحي بمحطة المعالجة إلى آبار مياه الشرب بالمنطقة المحيطة بالمحطة، وقد أخذت مياه هذه العينات على شكل دوائر حول المحطة بأبعاد وإتجاهات مختلفة، حيث تراوحت الأبعاد ما بين (30m إلى 80m) وأجريت عليها مجموعة من التحاليل الكيميائية والحيوية ومنها قياس درجة التفاعل ودرجة التوصيل الكهربائي وتركيزات أيونات الأملاح الصلبة الكلية الذائبة ومتطلبات الأكسجين الحيوي والعدد الكلي للبكتيريا و بكتيريا القولون.

وتم مناقشة النتائج ومقارنتها بالمواصفات القياسية الليبية رقم (82) لسنة (1992) ومنظمة الصحة العالمية (WHO) لسنة (1989) أخدين في الاعتبار عوامل المسافة والعمق والإتجاه، كذلك إستخدمنا مصفوفة الارتباط "البيرسون" في إيجاد علاقة تربط بين نتائج تحاليل العينات والعوامل المذكورة وترجمة هذه النتائج في أشكال ورسوم كنتورية.

وتم التوصل من خلال نتائج الدراسة إلى أن معظم الآبار التي شملتها الدراسة ملوثة وغير صالحة للشرب وفقاً لبعض المعايير الواردة في المواصفات وأختلفت أسباب تلوث المياه من بئر لآخر من ناحية التلوث الكيميائي أما فيما يخص التلوث البيولوجي فإن معظم الآبار ملوثة ببكتيريا القولون بإستثناء بعض الآبار التي خلعت من التلوث البيولوجي.

**الكلمات الدلالية:** التلوث الكيميائي، مياه الصرف الصحي، بكتيريا القولون، الماء الحر، التحاليل الحيوية، الأيونات الذائبة.

## 1. المقدمة

لقد أصبحت مشكلة نقص الموارد المائية وفساد خصائصها أمر يعض مضجع البشرية في عالم اليوم حيث أصبح فيه الماء الصالح للشرب يوصف بالذهب الشفاف فمنه تضمن المجتمعات البشرية أمنها وأستقرارها وعن طريقه يتم التنبؤ بنجاح الخطط التنموية في أي بلد، وحيث إن ليبيا تخلو من الأنهار وتعتمد اعتماداً أساسياً على موارد المياه الجوفية كمورد تقليدي من موارد المياه لإستخدامها في الأغراض المختلفة وهي تمثل نسبة 96% من إحتياجاتها (السيد 2006). في الوقت الذي بلغ فيه نصيب الفرد



في ليبيا من هذه المياه نحو ( $3.7m^3$ ) سنوياً عام (1971م) أخذت هذه الكمية في التناقص الى أن وصلت الى ( $1.3m^3$ ) سنوياً عام (2000)، كان من الضروري الحفاظ على هذا المورد المهم وحمايته من أنواع الملوثات المختلفة (التقرير الوطني الأول للبيئة 2002م).

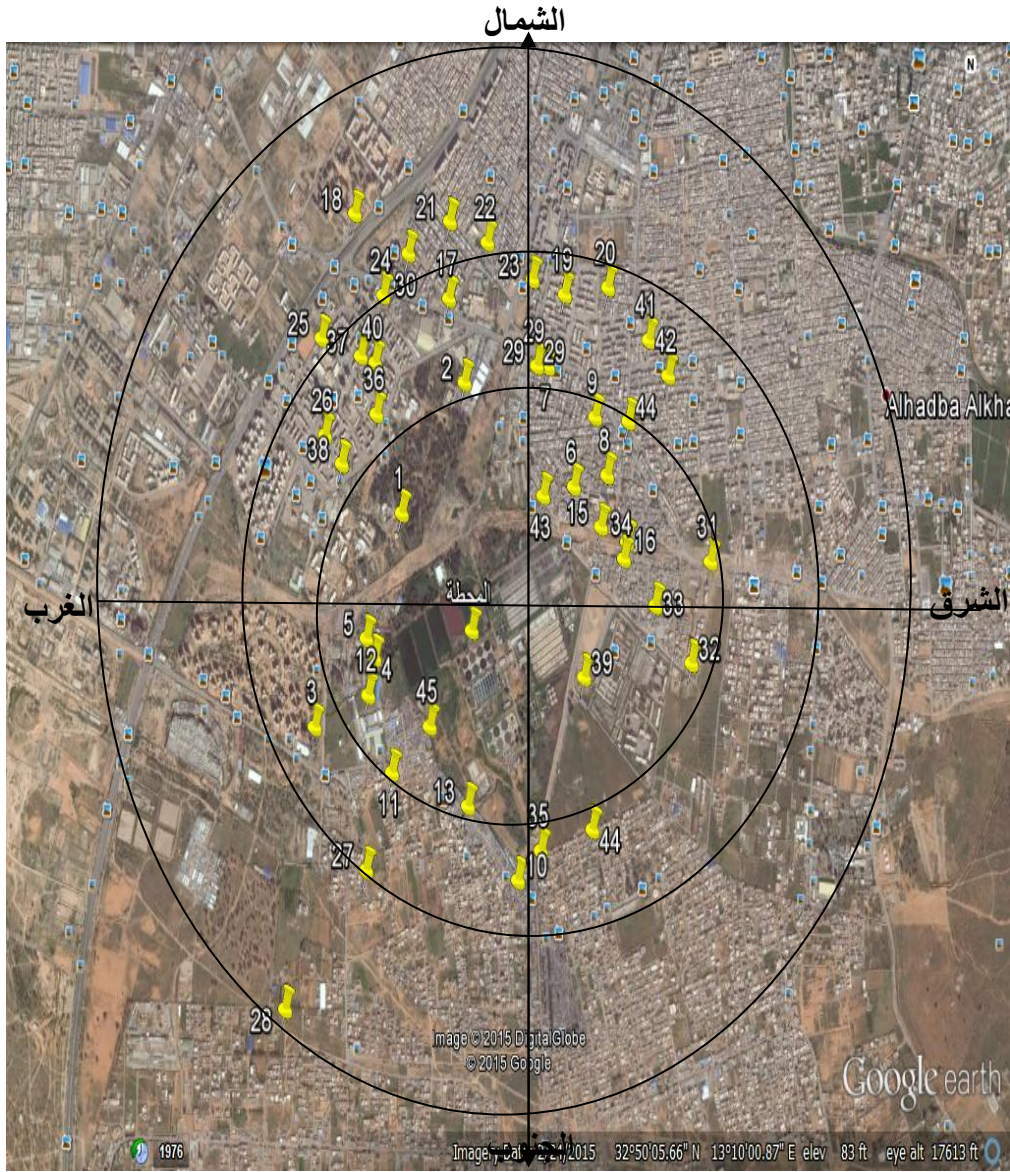
ولفته طويلاً من الزمن كان الناس يعتقدون أن المياه الجوفية محمية طبيعياً من التلوث نظراً لوجودها داخل طبقات التربة والصخور التي تعمل كمرشحات لهذه الملوثات، لكن تطور الأنشطة البشرية المختلفة والتوسع العمراني المتزايد أفضيا إلى الحاق التلوث بالمياه الجوفية (بلع 2000).

والتلوث يصل إلى الخزان الجوفي عن طريق عملية التغذية المائية سواء كانت من مصادر طبيعية أو صناعية وفي هذا النطاق تعتبر ملوثات الصرف الصحي لها الإحتمالية الأعلى في تلوث المياه الجوفية وتغير خصائصها، وقديماً كان الاعتقاد السائد أن التلوث تحت سطح الأرض يظل مكانه ولا يتحرك ولكن هذا الاعتقاد تبث خطأه لأن التلوث الذي يحدث في الماء الجوفي نتيجة تسرب بعض المواد غير المرغوب فيها يمكن أن ينتشر بعيداً عن موقع التلوث الأصلي ويزيد خطورة تلوث الماء الجوفي صعوبة تنظيفه إن لم يكن مستحيلاً، وحظيت نظم تجميع ومعالجة مياه الصرف الصحي بأهتمام خاص خلال فترة السبعينات والثمانينات وأرتكزت على حماية الصحة العامة والبيئة، والموارد الطبيعية وتوفير مورد مائي إضافي للموازنة المائية في ليبيا، ولكن إهمال هذه المرافق في السنوات الأخيرة أدى إلى جعلها من المصادر الرئيسة لتلوث المياه الجوفية، و تلوث المياه الجوفية أضرارها الصحية على الإنسان وبيئته المحيطة في حالة إستخدام هذه المياه للشرب أولري المحاصيل الزراعية، فإن الحاجه ماسة لدراسة هذه المشكلة وتحديد الأماكن التي تعاني من تلوث في مياهها الجوفية (التقرير الوطني الأول للبيئة 2002م). ومن خلال هذا البحث ثم التطرق إلى دراسة مدى التلوث الكيميائي والحيوي لمياه الآبار المحيطة بمحطة معالجة مياه الصرف الصحي الهضبة بطرابلس والتي قد يكون لها الأثر في تلوث تلك الآبار، وسيتم ذلك وفق مراحل وخطوات محددة، وتهدف هذه الدراسة إلى

- 1- قياس مدى التلوث الكيميائي والحيوي لمياه الآبار المحيطة بمحطة معالجة مياه الصرف الصحي الهضبة الخضراء بطرابلس.
- 2- دراسة العلاقة بين مصدر التلوث وعمق آبار المياه المحيطة بمحطة المعالجة. 3- تأثير المسافة بين مصدر التلوث ونقاط الدراسة (آبار المياه).

## 2 . المود وطرق البحث

**1.2 . موقع الدراسة :** تقع منطقة الدراسة (محطة الهضبة الخضراء لمعالجة مياه الصرف الصحي ) بمشروع الهضبة جنوب مدينة طرابلس فيما تتواجد نقاط الدراسة في المنطقة المحيطة بالمحطة. كما هو مبين في الشكل (1)



شكل رقم (1) مواقع واتجاهات الآبار في دوائر حول مصدر التلوث المتوقع

## 2.2. تجميع العينات:

تم تتبع التلوث المتوقع والذي قد ينتج من تسرب مياه الصرف الصحي الموجودة في المحطة والتي هي على هيئة بحيرات تتجمع فيها مياه الصرف الصحي قبل عملية المعالجة وإحتمالية تسربها لأبار المياه الجوفية في المنطقة المحيطة بالمحطة وإمكانية تسببها في أضرار على صحة الإنسان في حال إستخدام مياه هذه الآبار لأغراض الشرب أو لأغراض أخرى.

شملت الدراسة عدد من آبار المياه الجوفية والتي تستخدم في العادة لأغراض الشرب وتم أخذ عينات من مياه (45) بئر (نقطة



دراسة) وأستمرت فترة أخذ العينات من هذه الأبار ستة أشهر أي بمعدل ثمانية عينات في الشهر ويرجع ذلك إلى عدم إمكانية أخذ أكثر من عينتان في الأسبوع حتى تتمكن من إجراء التحاليل الحيوية لهذه العينات في نفس اليوم الذي تأخذ فيه هذه العينات وذلك من أجل الحصول على نتائج دقيقة، أما التحاليل الكيميائية فقد تم إجرائها بعد الإنتهاء من أخذ جميع العينات المستهدفة في هذه الدراسة، وكان حجم العينة لكل بئر (200ml) للتحاليل الحيوية وحجم (1L) للتحاليل الكيميائية.

تم أخذ عينات مياه الأبار على أعماق متفاوتة من مصدر التلوث وتم التركيز على الأبار التي تقع شمال وشمال شرق محطة المعالجة حيث أثبتت الدراسات أن مسارات المياه الجوفية تتحرك في اتجاه الشمال الشرقي وهذا يجعل احتمالية تلوث هذه الأبار أكبر من غيرها (سحر 1995).

تم أخذ عينات مياه الأبار من مجموعة نقاط إحدت على أعماق مختلفة وأستخدم في تحديد هذه المواقع جهاز تحديد المواقع (GPS). كما مبين بالشك (1).

### 3. التحاليل المعملية:

#### 1.3 التحاليل الكيميائية:

أجريت التحاليل الكيميائية للعينات المستهدفة وفق الطرق المعملية المعتمدة (C.A-Black-1965) وتم التركيز على أنواع التحاليل التي تساعد في الوصول الى أسباب تلوث العينات من عدمه.

#### a- درجة التفاعل (pH) :

تم قياس درجة التفاعل مباشرة بواسطة جهاز pH Meter (W.T.W) L. F. Digi 550

#### b - التوصيل الكهربائي (EC) Electrical Conductivity

تم قياس التوصيل الكهربائي باستخدام جهاز التوصيل الكهربائي Electrical Conductivity Meter

#### c - الأملاح الصلبة الذائبة الكلية : Total Dissolved Solids (TDS) ثم تقديرها حسابياً.

#### d - تقدير تركيز الأيونات الذائبة (الكتيونات):

1- الصوديوم ( $Na^+$ ) والبوتاسيوم ( $K^+$ ) ثم تقديرهما باستخدام جهاز التحليل باللهب

Flam Photometer Jenway -pfp 7

#### 2 - الكالسيوم ( $Ca$ ) و الماغنيسيوم ( $Mg$ )

تم تقدير الكالسيوم والماغنيسيوم عن طريق المعايرة بواسطة محلول (EDTA)

#### e - تقدير تركيز الأيونات الذائبة (الأنيونات):

#### 1- الكلوريدات ( $Cl^-$ )

تم تقدير الكلوريد بطريقة معايرة (موهر) بواسطة محلول نترات الفضة  $AgNO_3$  معلومة العيارية (0.05) ودليل كرومات البوتاسيوم 5%

#### 2- الكربونات ( $CO_3$ ) والبيكربونات ( $HCO_3$ )

تم تقدير الكربونات والبيكربونات بواسطة المعايرة مع حمض الكبريتيك المخفف معلوم العيارية (0.005N) وأستخدم دليل



الفينول فتالين والمثيل البرتقالي.

### 3-الكبريتات ( $SO_4$ )

ثم ترسيب الكبريتات الذائبة عن هيئة كبريتات باريوم ثم خلب الباريوم الزائد المركز ثم المعايرة بواسطة 0.01N EDTA ( C . A -Black - 1965 )

4- النترات ( $NO_3^-$ ) تم تقدير النترات بأستخدام جهاز المطياف الضوئي +

### 3-2 التحاليل الميكروبيولوجية:.

وقد أتبع في إجراء التحاليل البيولوجية طريقة التحليل الآتية:

- a- Total Bacterial Count  $37c^0$  ( most probale numbr)(mpn) (100ml / مستعمرة )
- b- Total Coliform  $37^0$
- c- Thermotolerant Coliform  $44^0$  C B.G.Broth 2%  
E . Coli للكشف عن بكتيريا ( Indol Tset )و يستخدم

## 4. النتائج والمناقشة

تم أخذ نتائج جميع التحاليل الكيميائية والبيولوجية التي أجريت في هذه الدراسة والخاصة بمياه الآبار (نقاط الدراسة) والموضحة في الجدول رقم (1) وقمنا بمناقشة النتائج التي تحصلنا عليها بعدة طرق ومنها تأثيرعامل المسافة وعامل العمق والأتجاه على تركيز الأيونات الموجودة في مياه هذه الآبار وأستخدمنا مصفوفة الأرتباط "لبيرسون" في إيجاد بعض العلاقات التي تربط بين العوامل السالفة الذكر وتراكيز الأيونات الموجوده في مياه هذه الآبار كذلك ثم إستخدام رسوم كنتورية من أجل توضيح تلك العلاقات



لجدول 1. يوضح النتائج الكيميائية والحيوية

العدد الكلي للبكتيريا مستعمرة/100ml	Cl mg/l	HCO <sub>3</sub> mg/l	SO <sub>4</sub> mg/l	TDS	E.C	pH	الماء الحر °C	العمق °C	المسافة °C	البنز
20	1889	148	259	3891	6.08	5.7	11.3	35	609	1
2	724	147	207	1715	2.68	7.6	16.9	40	925	2
11	298	417	33	997	1.56	7.4	6.3	30	1022	3
18	582	391	74	1575	2.46	7.2	10.7	35	600	4
9	575	386	69	1552	2.43	7.2	10.7	30	625	5
14	760	161	131	1705	2.66	7.6	7.9	35	835	6
17	312	181	212	1012	1.58	7.7	14.8	32	1045	7
21	433	145	136	1134	1.77	7.4	6.8	30	995	8
24	504	190	242	1431	2.24	7.8	12.7	35	1080	9
28	369	36	93	997	1.56	7.7	17.3	40	947	10
11	433	168	79	1050	1.64	7.8	15.7	35	705	11
2	227	224	44	708	1.11	7.5	16.8	35	665	12
28	479	157	156	1254	1.96	7.5	12.7	40	638	13
1.8	305	180	211	1004	1.57	7.8	9.3	35	1203	14
20	156	135	81	525	0.82	7.7	10	38	879	15
8.2	444	106	123	1096	1.71	7.6	19.8	40	1004	16
2	604	336	202	1697	2.65	7.3	39.8	80	1209	17
1.8	22	135	89	677	1.06	.77	9.5	40	1700	18
11	291	180	260	1056	1.65	7.7	13	38	1362	19
28	330	222	277	1197	1.87	7.4	17.7	35	1525	20
2	728	159	133	1645	2.56	7.4	14.8	35	1530	21
17	284	173	257	1030	1.61	7.5	17.8	45	1448	22
28	277	157	272	1024	1.60	7.4	17.7	30	1333	23
1.8	241	114	282	928	1.45	8.1	19.8	30	1365	24
7.8	373	87	87	979	1.53	7.4	17.7	30	1421	25
14	408	261	261	1318	2.06	7.3	18.1	30	1150	26
28	763	146	146	1971	3.08	7.3	7.7	30	1087	27
1.8	728	157	157	1613	2.52	7.4	.826	60	1772	28
28	312	185	185	1165	1.82	7.7	12.3	35	644	29
1.8	288	175	175	1056	1.65	7.8	14.8	38	1442	30
1.8	241	168	168	883	1.38	7.5	24.8	45	1468	31
14	178	136	136	691	1.08	7.8	28.1	50	1344	32
14	256	191	191	922	1.44	7.5	26.8	47	1020	33
21	248	145	145	1050	1.64	7.7	17.7	40	967	34
7.5	234	150	150	896	1.40	7.8	18.8	38	890	35
7.2	249	211	211	807	1.26	7.4	9.8	30	890	36



الجامعة الإسلامية الليبية  
المؤتمر الثاني لعلوم البيئة، زليتن، ليبيا  
17-15 ديسمبر 2015



17	305	157	157	1031	1.61	7.8	7.7	30	1214	37
2	298	181	181	1018	1.59	7.7	7.7	30	1000	38
17	550	279	279	1413	2.22	7.3	7.7	30	707	39
28	320	145	145	960	1.50	7.6	7.7	30	1140	40
3.6	373	203	203	1363	2.13	7.6	14.8	35	1515	41
20	391	352	352	1408	2.20	7.6	15.8	35	1510	42
24	256	112	112	807	1.26	7.8	16.9	38	650	43
2	657	126	126	1466	2.29	7.9	10.8	30	1027	44
7.5	738	211	211	1842	2.85	7.2	10.8	30	430	45

الجدول 2. نتيجة التحليل الكيميائي والحيوي لعينة مياه الصرف الصحي بعد المعالجة

المعيار	*مياه الصرف الصحي المعالجة بالمحطة	**الحدود المقبولة حسب المواصفات القياسية الليبية رقم (2010/451)
Ph	7.6	8.4- 6.5
E.C	3.2 ms/cm	2.3mS/mc
T.D.S	1449 mg/l	1000 mg/l
HCO <sub>3</sub>	213.5 mg/l	520 mg/l
CO <sub>3</sub>	Nil	—
SO <sub>4</sub>	193 mg/l	—
Ca	134.4 mg/l	400 mg/l
Mg	45.36 mg/l	250mg/l
Na	206 mg/l	250 mg/l
Cl	478.61 mg/l	140 mg/l
K	21.8 mg/l	—
NO <sub>3</sub>	46.2mg/l	45mg/l
BOD <sub>5</sub>	8.2 mg/l	من 10 mg/l
العدد الكلي للبكتيريا	22مستعمرة/100مل	الحد الأعلى 2(مستعمرة /100مللتر)
Coliform Bacteria	800	1000

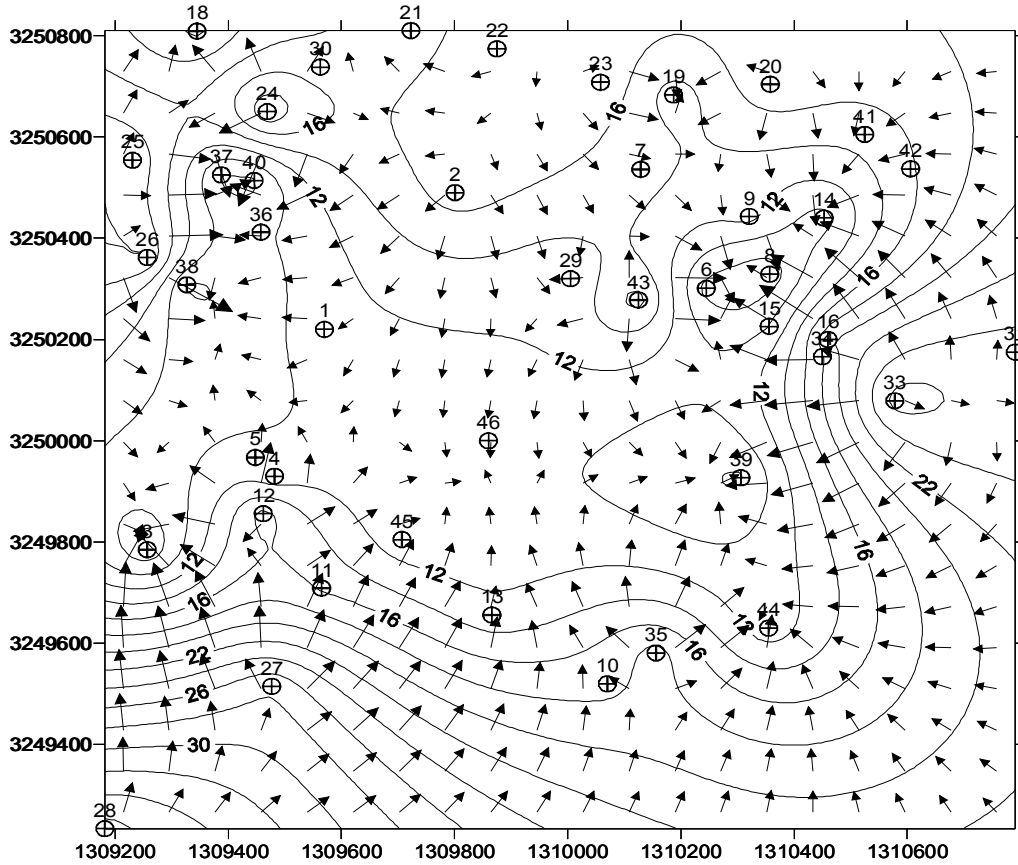
\*نتائج عينة مياه صرف صحي معالجة (المصدر محطة الهضبة لمعالجة مياه الصرف الصحي) .

\*\* (2010/451) مشروع المواصفة الخاص بالشروط الواجب توفرها في مياه الصرف الصحي المعالجة المستخدمة لأغراض الري وسقي الحيوانات.



### تأثير اتجاه مواقع الآبار و(المسافة) عن مصدر التلوث على تراكيز العناصر

تم تحديد اتجاه المياه في منطقة الدراسة وذلك من خلال قياس مستوى الماء الحر في آبار المياه التي شملتها الدراسة باستخدام جهاز قياس المنسوب (Tap – meter). ومن خلال النتائج في الجدول رقم (1) تم رسم خريطة كنتورية توضح اتجاه المياه في منطقة الدراسة حيث وضع الشكل رقم (2) أن الاتجاه السائد للتلوث في هذه المنطقة كان من جنوب محطة المعالجة (بؤرة التلوث المحتمل) إلى شمال محطة المعالجة.



الشكل 2 خريطة كنتورية توضح مستوى الماء الحر و(الاتجاه السائد للماء) في آبار المياه حول محطة المعالجة

### درجة التفاعل (pH):

بالرجوع إلى النتائج المتحصل عليها من الدراسة ومن الجدول رقم (1) والذي يوضح قيم درجة التفاعل في جميع الآبار وجدنا أن أعلى قيمة لدرجة التفاعل كانت (8.1) pH للبئر رقم (24) وأن أقل قيمة لدرجة التفاعل كانت (7.2) pH للبئرين (4، 5) أما درجة التفاعل لباقي الآبار فقد تراوحت ما بين (7.2) pH كحد أدنى إلى (8.1) pH كحد أعلى. وبأستثناء البئر رقم (24) الذي سجل أعلى قيمة لدرجة التفاعل وكذلك البئرين (4، 5) واللذين سجلوا أقل قيمة لدرجة التفاعل فإن باقي آبار المنطقة المحيطة بمحطة المعالجة تناقصت فيها قيم درجة التفاعل كلما أتبجها من الشمال إلى الجنوب، وبأستخدام معامل "بيرسون" للإرتباط وبتقسيم منطقة الدراسة إلى شمال محطة المعالجة وجنوبها وجدنا تأثير معنوي بمستوى معنوية 5% ( $P \leq 0.05$ ) للآبار الموجودة شمال المحطة بين كل من درجة التفاعل واتجاه التلوث بحيث تقل قيم (pH) بالاتجاه إلى الجنوب من مصدر التلوث.





#### درجة التوصيل الكهربائي (EC):

أما بقية نتائج مياه الآبار التي شملتها الدراسة فأُنحصرت قيم التوصيل الكهربائي فيها بين (0.08mS/m كحد أدنى ، 6.08 mS/m كحد أعلى) ، وكانت معظم نتائج عينات الآبار في منطقة الدراسة متطابقة مع المواصفات القياسية الليبية رقم (82) لسنة (1992) ومواصفات منظمة الصحة العالمية (WHO) لسنة (1989) والتي نصت على أن الحد الأقصى المسموح به للتوصيل الكهربائي هو (2.30 mS/mc) وهذا تحقق في جميع الآبار ماعدا الآبار التي تحمل الأرقام (1 ، 27 ، 44 ، 2 ، 6 ، 17 ، 21 ، 28 ، 4 ، 5) والتي كانت قيم التوصيل الكهربائي فيها على التوالي (3.08mS/m ، 2.85mS/m ، 2.65mS/m ، 2.66mS/m ، 2.68mS/m ، 2.46mS/m ، 2.52mS/m ، 6.08mS/m) فإن معظم الآبار التي سجلت قيم عالية وبإستثناء البئر رقم (27) والذي سجل قيمة توصيل كهربائي قدرها (3.08mS/m) في منطقة شمال محطة المعالجة وهي الآبار التي تحمل الأرقام (1، 2، 6، 17، 21) وكانت قيم التوصيل الكهربائي لها على التوالي.

(6.08mS/m ، 2.68mS/m ، 2.66mS/m ، 2.65mS/m ، 2.56mS/m) ومن هذه القيم وقد وجدنا أن مياه الآبار التي تقع شمال محطة المعالجة ترتفع درجة التوصيل الكهربائي فيها مقارنة بالآبار الموجودة جنوب محطة المعالجة وهذا يكون راجع إلى تداخل مياه البحر مما يجعل فرصة التلوث أكبر في الشمال عنه في الجنوب.

#### الأملاح الصلبة الذائبة الكلية : " Total Dissolved Solids" (TDS)

باستقراء نتائج الأملاح الذائبة الكلية (TDS) لمياه الآبار الجوفية ومن الجدول رقم (1) والذي أوضح أن أعلى تركيز (TDS) توجد في البئر رقم (1) وكانت قيمتها (3982mg/l) أما بقية الآبار التي أرتفعت فيها تراكيز الأملاح الذائبة الكلية فتراوحت بين (1971mg/l) للبئر رقم (27) و(1004mg/l) للبئر رقم (14) وأرتفعت تراكيز (TDS) في كل هذه الآبار وهي الآبار التي تحمل الأرقام (2، 17، 6، 21، 28، 4، 5، 44، 9، 39، 41، 42، 26، 13، 20، 2، 9، 8، 16، 30، 11، 37، 22، 23، 38، 7، 14) وتجاوزت المواصفات القياسية الليبية رقم (82) لسنة (1992) ومواصفات منظمة الصحة العالمية (WHO) لسنة (1989) والتي نصت على أن الحد الأدنى المسموح به في مياه الشرب هو (1000mg/l) والشكل رقم (8) يوضح توزيع تراكيز أيونات (TDS) في منطقة الدراسة.

وقد يرجع سبب إرتفاع تراكيز (TDS) في هذه الآبار إلى أن معظم هذه الآبار التي إرتفعت فيها قيم (TDS) تقع إلى الشمال من محطة المعالجة وأن إتجاه التلوث في هذه الآبار يكون من الجنوب إلى الشمال، بإستثناء البئر رقم (45) والذي كان تركيز (TDS) فيه (1843mg/l) وهو يقع جنوب محطة المعالجة وقد يكون تلوث هذا البئر راجع إلى قرب المسافة بينه وبين محطة المعالجة حيث كانت المسافة بين البئر ومحطة المعالجة (430m). وكان أقل تركيز (TDS) في البئر رقم (15) حيث كان تركيز (TDS) فيه (525mg/l) وسجلت الآبار التي تحمل الأرقام (18، 32، 12، 34، 36، 31، 35، 10، 3، 25، 40، 25، 33) وهي مستويات منخفضة من (TDS) بحيث لم تتجاوز الحدود المسموح بها ، ولم.

وبالرجوع إلى معامل الإرتباط "بيرسون" وجدنا علاقة تربط بين كل بين (TDS) ودرجة التفاعل في جميع الآبار بتأثير معنوي و



بمستوى معنوية 5 % ( $P \leq 0.05$ ) بحيث كلما أرتفعت قيم (TDS) قابله إرتفاع في قيم درجة التفاعل.

**تأثير العمق والمسافة عن مصدر التلوث المتوقع على بعض الخصائص الكيميائية والحيوية المدروسة ومقارنتها بنتائج عينة مياه الصرف الصحي المعالجة.**

من خلال البيانات الواردة في الجداول رقم ( 2 ) والتي توضح نتيجة التحليل الكيميائي والحيوي لعينة مياه الصرف الصحي المعالجة بمحطة المعالجة ومن ومن خلال مشروع المواصفات القياسية الليبية رقم (1992/82) الخاص بمياه الشرب وبالرجوع إلى نتائج الأبار في الجدول رقم (1) التي شملتها الدراسة والخاصة بقيم **درجة التفاعل (pH)** وجدنا أن جميع الأبار لم تتجاوز فيها قيم (PH) المواصفات القياسية الليبية لمياه الشرب رقم (82) لسنة (1992) والتي تراوحت فيها قيم درجة التفاعل (6.5 – 8.5).

وفيما يخص نتيجة عينة مياه الصرف الصحي المعالجة في محطة المضخة فإن قيمة (pH) فيها كان (7.6) وهي قيمة متوافقة مع المواصفات القياسية الليبية رقم (541/2010) الخاصة بمياه الصرف الصحي المعالجة والمستخدمة في أغراض الري كذلك توافقت مع المواصفات القياسية الليبية لمياه الشرب.

، ولم يكن لعامل المسافة أي تأثير على نتائج أبار المياه التي قمنا بدراستها ، كذلك لم يكن لعامل عمق الأبار تأثير على مياه هذه الأبار.

من خلال نتائج أبارمنطقة الدراسة في الجدول رقم (1) وفي جانب **التوصيل الكهربائي (EC)** وجدنا أن جميع الأبار التي شملتها الدراسة كانت قيم (E.C) متطابقة مع مشروع المواصفات القياسية الليبية لمياه الشرب رقم (82) لسنة (1992) والتي نصت على أن الحد المسموح به هو (2.30mS/m) بإستثناء البئر رقم (1) والذي كانت قيمة (EC) له (6.08mS/m) وهي قيمة مرتفعة للتوصيل الكهربائي إذا ما قارناها بقيمة الأبار مع العلم بأن البئر يقع شمال مصدر التلوث وعند مقارنة نتيجة عينة مياه الصرف الصحي المعالجة في محطة المضخة لمعالجة مياه الصرف الصحي والتي كانت قيمة (EC) (3.2mS/mc) نجد أنها أرتفعت قيمتها على ما جاء في مشروع المواصفة.

ولم يكن لعامل المسافة أي تأثير على (EC)، وقد زادت قيمة (EC) بالأتجاه من جنوب مصدر التلوث إلى الشمال ، ولم يكن لعامل عمق الأبار تأثير بإستثناء بعض الأبار.

بأستقراء نتائج الأملاح الصلبة الذائبة الكلية (TDS) لمياه الأبار الجوفية التي شملتها الدراسة وأوضحت الدراسة وجود إرتفاع في (TDS) وكان أعلى تركيز في البئر رقم (1) حيث سجل تركيز قدره (3982mg/l) وهو مستوى مرتفع عند مقارنته بالمواصفات القياسية الليبية رقم (82) لسنة (1992) الخاصة بمياه الشرب والتي كانت (1000mg/l) وقد يكون سبب إرتفاع (TDS) في هذه الأبار إلى وجودها في شمال مصدر التلوث وأن إتجاه التلوث في هذه الأبار كان من الجنوب إلى الشمال بإستثناء البئر رقم (45) والذي كان تركيز (TDS) فيه (1843mg/l) وهو يقع جنوب مصدر التلوث وقد يكون السبب راجع إلى قرب المسافة بين هذا البئر ومصدر التلوث ، ولم يكن لعامل عمق الأبار أي تأثير على معظم الأبار.

ومن نتائج التحاليل الخاصة بتركيز أيون **الصوديوم** وجدنا أن معظم الأبار التي سجلت تراكيز عالية من الصوديوم تركزت في شمال محطة المعالجة حيث تجاوزت تركيز أيون الصوديوم فيها المواصفات القياسية الليبية رقم (1992 /82) الخاصة بمياه الشرب وهي



(200mg/l) وأن الأبار التي كانت فيها تراكيز الصوديوم منخفضة تقع إلى الجنوب من محطة المعالجة كذلك وجدنا أن لعامل المسافة تأثير على معظم الأبار حيث زاد مستوى التلوث عند الأقتراب من محطة المعالجة وأنخفض التلوث كلما أبتعدنا عن المحطة، وبأستثناء البئر رقمي (4،27) واللذان سجلا تراكيز عالية من الصوديوم بالرغم من وجودهما جنوب محطة المعالجة وسبب التلوث هنا قد يكون راجع أيضاً لقربهما من محطة المعالجة حيث كانت المسافة بين هذين البئرين والمحطة على التوالي (600m، 1087m)، ولم يكن لعامل عمق الأبار أي تأثير على معظم الأبار التي شملتها الدراسة، وعند مقارنة نتائج تحليل عينة الصوديوم المأخوذة من مياه الصرف الصحي المعالجة والتي كان تركيزها (226mg/l) بالمواصفات القياسية الليبية لمياه الشرب نجد أن تركيز أيون الصوديوم في هذه المياه أرتفع عن الحد المسموح به في المواصفة وقد يكون سبب في تلوث الأبار في محيط محطة المعالجة خاصة وأن خزانات تجميع مياه الصرف المعالجة متصدعة وتساعد في تسرب المياه و انتقال التلوث إلى الأبار المحيطة.

أما بالنسبة لتركيز أيون الكالسيوم ومن النتائج الموضحة في الجدول رقم (1) فقد وجدنا أن معظم الأبار الملوثة موجودة في المنطقة الى الشمال من محطة المعالجة كذلك كان لعامل المسافة تأثير حيث أنخفض مستوى التلوث كلما أبتعدنا عن محطة المعالجة وأرتفع مستوى التلوث كلما اقتربنا من محطة المعالجة كذلك وجدنا من خلال نتائج الدراسة الخاصة بأيون الكالسيوم أن لعامل العمق تأثير على معظم الأبار التي شملتها الدراسة وبالرجوع الى نتيجة عينة مياه الصرف الصحي المعالجة نجد أن تركيز الكالسيوم فيها (128mg/l) وهي في إطار الحدود المسموح بها في المواصفات القياسية الليبية رقم (1992/82) لمياه الشرب والتي نصت على أن تركيز أيون الكالسيوم فيها (200mg/l) وعند مقارنتها بنتائج تحليل الأبار التي شملتها الدراسة نجد أن تركيز أيون الكالسيوم في جميع الأبار المحيطة بمصدر التلوث لم تتأثر بمياه الصرف الصحي المعالجة. فيما يخص أيون البوتاسيوم فإن كل الأبار أحتوت على تراكيز منخفضة من أيون البوتاسيوم وفي الحدود المسموح بها في مشروع المواصفات القياسية الليبية لمياه الشرب رقم (1992/82) وهي (40mg/l) حيث لم تتجاوز الحد المسموح به وبالتالي لم يكن له أي تأثير على معظم الأبار المحيطة بمحطة المعالجة.

ولم يكن لعامل المسافة او البعد عن المحطة ولا لعمق الأبار أي تأثير على (نقاط الدراسة).  
أما بالنسبة لأيون الماغنيسيوم وجدنا أن كل الابار كان تراكيز الماغنيسيوم فيها منخفضة وفي الحدود المسموح بها في المواصفات القياسية الليبية رقم (1992/82) لمياه الشرب وهي (150mg/l) أما في ما يخص عينة مياه الصرف الصحي المعالجة فإن تركيز الماغنيسيوم فيها (38.4mg/l) وهو مستوى تركيز منخفض بالتالي لم يكن لها أي تأثير على الأبار المحيطة بمحطة المعالجة، ولم يكن لعامل المسافة أي تأثير في معظم الابار التي شملتها الدراسة كذلك هو الحال بالنسبة لعامل العمق وفيما يخص أيون الكلوريدات وحسب نتائج الدراسة فإن معظم الأبار كانت مستويات الكلور فيها عالية وتجاوزت الحدود المسموح بها في المواصفات القياسية الليبية لمياه الشرب رقم (1992/82) وهي (140mg/l)، كذلك وجدنا أن تركيز أيون الكلور مرتفع في عينة مياه الصرف الصحي المعالجة حيث كان تركيز الكلور في هذه المياه (443.10mg/l) وهو مستوي تركيز مرتفع للكلور وتجاوز الحد المسموح به في المواصفات القياسية الليبية رقم (2010/451) الخاصة بمياه الصرف المعالجة المستخدمة لأغراض الري والتي كانت (140mg/l) وقد يكون له تأثير على الأبار المحيطة بمصدر التلوث و ذلك من خلال التسرب الذي قد يحدث نتيجة تجميع هذه المياه المعالجة في خزانات متصدعة، وكان لعامل المسافة تأثير على معظم الأبار التي شملتها الدراسة حيث زاد تركيز الكلور كلما اقتربنا من المحطة والعكس.



فيما يخص تركيز أيون البيكربونات وجدنا أن معظم الآبار سجلت تراكيز مرتفعة من البيكربونات حيث سجلت أعلى قيمة ( $417\text{mg/l}$ ) وكانت في البئر رقم (3) عند مقارنتها بالمواصفات القياسية الليبية رقم (1992/82) لمياه الشرب والتي كانت ( $200\text{mg/l}$ ). وعند مقارنة نتيجة عينة الصرف الصحي المعالجة التي أخذت من محطة المعالجة بنتائج تحاليل الآبار التي شملتها الدراسة وجدنا أن تركيز أيون البيكربونات في مياه الصرف الصحي المعالجة تجاوزت الحد المسموح به في المواصفات حيث كان تركيز أيون البيكربونات في عينة هذه المياه ( $213.5\text{mg/l}$ )، وجدنا أيضاً أن معظم الآبار التي أرتفعت تراكيزها من البيكربونات تقع في شمال محطة المعالجة، وقد كان لعامل المسافة تأثير على معظم الآبار، ولم يكن لعامل العمق أي تأثير على جميع الآبار التي شملتها الدراسة.

جميع الآبار كان تركيز أيون الكبريتات في مياهها منخفضاً ومتوافق مع المواصفات القياسية الليبية رقم (1992/82) والتي كان تركيز الكبريتات فيها ( $400\text{mg/l}$ )

وعند مقارنة نتيجة عينة مياه الصرف الصحي المعالجة بمحطة المعالجة بنتائج تحاليل الآبار التي شملتها الدراسة وجدنا أن تركيز أيون الكبريتات كان ( $193\text{mg/l}$ ) وهو مستوى تركيز منخفض ولم يتجاوز الحدود المسموح بها بالتالي لم يكن له أي تأثير على آبار المياه المحيطة بمصدر التلوث.

ومن خلال النتائج وجدنا أن معظم الآبار الموجودة جنوب محطة المعالجة كان تركيز أيون الكبريتات فيها منخفض مقارنة بالآبار الموجودة في شمال المحطة، حيث كان اتجاه التلوث من الشمال إلى الجنوب أما عامل المسافة بين الآبار ومحطة المعالجة فقد تأثرت به بعض الآبار، ولم يكن لعامل عمق الآبار أي تأثير على تركيز أيون الكبريتات في معظم الآبار.

وفي الجانب الحيوي وجدنا من نتائج الدراسة أن معظم الآبار التي قمنا بدراستها كانت ملوثة حيوياً وأحتوت على مستويات عالية من التلوث بلغت (28 مستعمرة /  $100\text{ml}$ ) وقد إحتوت على مجموعة بكتيريا القولون وخصوصاً E.Coli وهو مستوى عالي من التلوث بالمخلفات الأدمية مقارنة بالمواصفات القياسية الليبية رقم (82) لسنة (1992) والتي نصت على أن الحد المسموح به لا يتجاوز (2 مستعمرة /  $100\text{ml}$ ).

وعند مقارنة نتيجة عينة مياه الصرف الصحي المعالجة في محطة المعالجة بنتائج تحاليل الآبار التي شملتها الدراسة وجدنا أن مستوى التلوث الحيوي في هذه العينة بلغ (22 مستعمرة /  $100\text{ml}$ ) في وجود مجموعة بكتيريا القولون و E.Coli وهو مستوى تلوث مرتفع وقد يكون من الأسباب التي أدت إلى تلوث آبار المياه الموجودة في المنطقة المحيطة بمحطة المعالجة وذلك من خلال تسربها من خزانات التجميع بعد عملية المعالجة.

ولم يكن لعامل المسافة أي تأثير على معظم الآبار ولكن عند ما قسمنا منطقة الدراسة حول محطة المعالجة إلى شمال المحطة وجنوبها كان لعامل المسافة تأثير على آبار هذه المنطقة حيث إرتفع مستوى التلوث الحيوي كلما أقتربنا من محطة المعالجة في الآبار التي تقع شمال محطة المعالجة.

ولم يكن لعامل العمق أي تأثير على هذه الآبار، أما عامل اتجاه التلوث فكان تأثيره في آبار المياه التي تقع شمال المحطة حيث كانت مستويات تلوثها حيوياً أعلى من الآبار الموجودة جنوب المحطة.



## 5. التوصيات:

1. العمل على عدم حفر آبار جديدة لأن معظم آبار مياه منطقة الدراسة ملوثة كيميائياً وحيوياً وغير صالحة للشرب.
2. الإهتمام بمحطة المعالجة من خلال صيانتها الدورية وتفعيل كل المراحل والأنظمة المستخدمة في عمليات المعالجة بالمحطة بحيث نتحصل على مياه معالجة متطابقة مع المواصفات.
3. التخلص من برك مياه الصرف الصحي الموجودة في أحواض ترابية بمحطة المعالجة والتي تتجمع فيها مياه الصرف الصحي قبل إجراء عملية المعالجة وإستبدالها بأحواض تجميع خرسانية لمنع تسرب هذه المياه إلى المخزون الجوفي.

## المراجع

- الخطيب السيد 2006، تلوث الماء، الطبعة الأولى، دار المعارف، الإسكندرية.
- حافظ سحر 1995، الحماية القانونية لبيئة المياه العذبة، الطبعة الأولى، دار العربية للنشر والتوزيع، القاهرة.
- بلع عبد المنعم 000، عالم يحاصره التلوث، الطبعة الأولى، دار المعارف الإسكندرية.
- التقرير الوطني الأول للبيئة 2002، الهيئة العامة للبيئة، المطبعة الخضراء، طرابلس. ليبيا.
- المواصفات القياسية العالمية لمياه الشرب الصادرة عن منظمة الصحة العالمية (WHO) لسنة (1989).
- المواصفات القياسية الليبية رقم (451) لسنة (2010) الخاص بالشروط الواجب توفرها في مياه الصرف الصحي المعالجة والمستخدمه لأغراض الري وسقي الحيوانات.

Black C.A. 1965, Method of Soil analysis chemical and microbiological properties, part 2  
Soil Soc, of Amric, Madison, Wiscomion.