

الخصائص المناخية في محافظة النجف وأثرها في تلות مياه شط الكوفة خلال سنة (٢٠٠٨)

المدرس

نهاد خضرير كاظم / قسم الجغرافية
كلية التربية للبنات

المستخلص

تعد مشكلة التلوث المائي احدى اهم مشاكل التلوث البيئي التي تعاني منها المياه الموجودة في العراق بصورة عامة والنجف بصورة خاصة ، وهي من المشاكل التي اخذت بالتزايد المستمر نتيجة لزيادة عدد السكان وللتطور العلمي السريع وارتفاع المستوى المعاشي لهم ، الا ان هذه المشكلة تزداد في السنوات التي تتغير فيها الخصائص المناخية وتحدث حالات الجفاف بالشكل الذي يؤثر سلبا وبدرجة كبيرة على كمية ونوعية تلك المياه . ومن اجل ابراز هذه المشكلة في محافظة النجف تم اختيار سنة ٢٠٠٨ كونها سنة جافة مقارنة بالسنوات التي قبلها والتي تليها وهي (٢٠٠٦ ، ٢٠٠٧ ، ٢٠٠٩) و لا يوضح اثر الخصائص المناخية في هذه السنة في تلوث المياه في محافظة النجف تم جمع التحاليل والفحوصات المختبرية للمواد والعناصر الموجودة في مياه شط الكوفة خلال اشهر السنوات المختارة وللمحطات (E11 و E13) الواقعه عند كورنيش الكوفة و كورنيش الكوفة عند قائم مقامية ابو صخير (كون ان شط الكوفة لا يتفرع بينهما بالشكل الذي يؤثر على كمية ونوعية المياه فيه) .

تبين من خلال الدراسة بان الخصائص المناخية السائدة في محافظة النجف خلال سنة ٢٠٠٨ اثرت في قلة معدلات تصارييف المياه في شط الكوفة مقارنة بالسنوات الاخرى ، مما ادى الى تزايد تراكيز المواد والعناصر الموجودة في المياه بشكل ملحوظ خلال هذه السنة الى الدرجة التي تزيد في معظم اشهر السنة عن الحدود المسموح بها بيئيا ، وهذا ما اكده التحاليل والفحوصات المختبرية للمياه خلال هذه السنة ، مما جعل المياه في شط الكوفة تنتقل خلالها من مرحلة التلوث المقبول الى مرحلة التلوث الخطير ..

تعتمد حاجات الإنسان الملحة على الماء، ويرتبط بقائه ببقاء الماء ونقائه، إلا أنه على الرغم من ذلك، لم يحسن التعامل معه نتيجة ارتفاع الأنشطة السكانية الزراعية والصناعية، خاصة في

المناطق القريب من مصادر هذه المياه، مما قلل من خواصها الطبيعية والكيميائية، نتيجة ازدياد تركيز العديد من الملوثات في هذه المياه .

تعد مشكله التلوث المائي في العراق بصورة عامة والنجف بصورة خاصة مشكلة قديمة كونها وجدت مع وجود الانسان فيه نتيجة لأنشطته المختلفة ، الا انها اخذت تتزايد نتيجة للتطور العلمي والتقني السريع وارتفاع مستوى المعيشة وازدياد عدد السكان ، مما ادى الى الاستخدام المفرط للموارد المائية وخاصة السطحية منها ، والذي انعكس على ازدياد الطلب عليها سواء في الاستخدامات البشرية (المنزلية والصحية) او الزراعية والصناعية ، كما اسهم التطور في الاكتشاف المستمر لانواع من المواد والمستحضرات والمعقمات والمبيدات التي اخذ الانسان باستخدامها استخداماً مفرطاً دون الاخذ بنظر الاعتبار للآثار السلبية التي تسببها على الانظمة البيئية بصورة عامة والنظام المائي الذي هو موضوع البحث بصورة خاصة ، بالشكل الذي ادى الى زيادة تعرض المياه الى التلوث جراء طرح فضلات تلك الاستخدامات فيها .

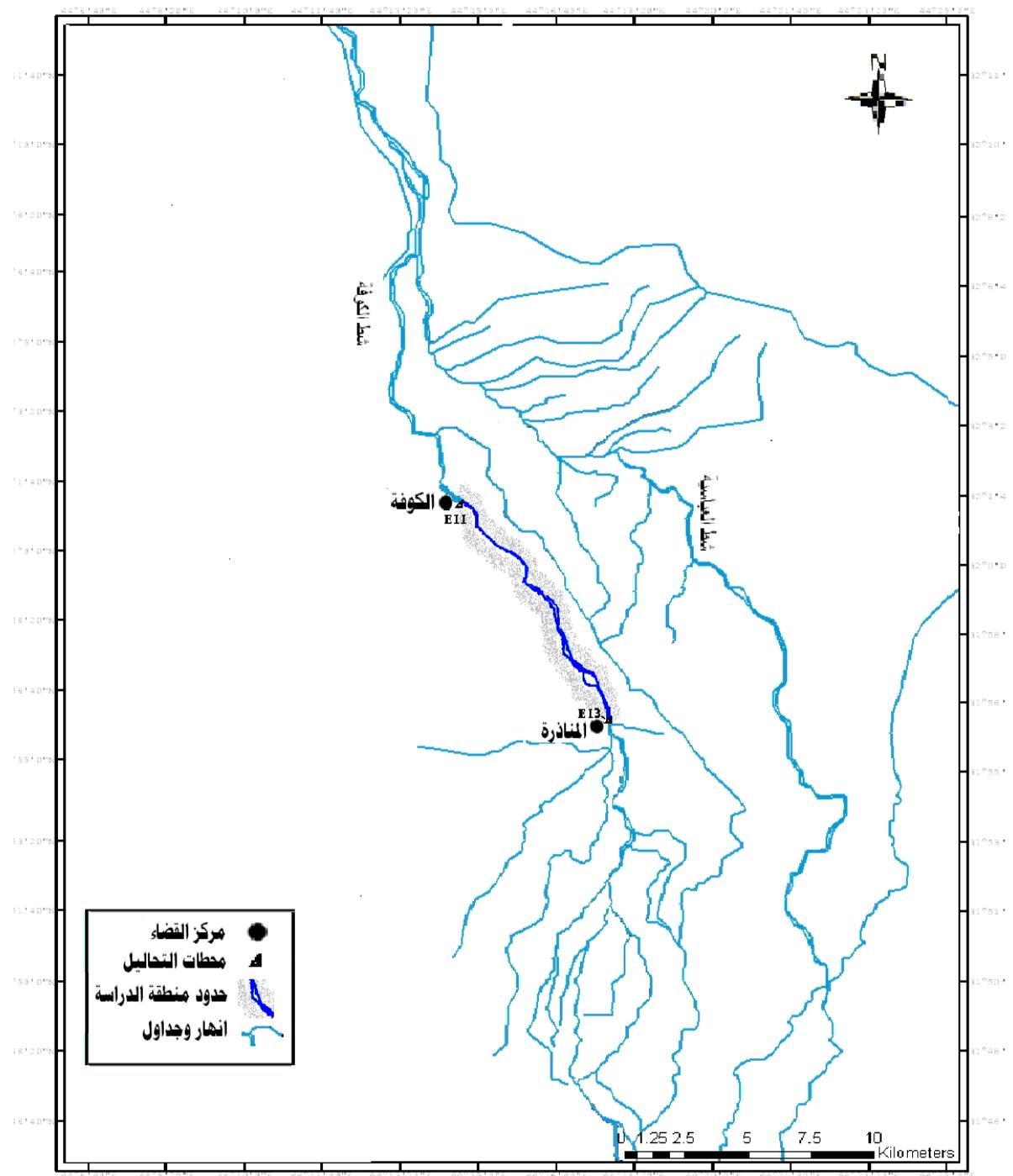
اكتدت عدة دراسات بان الخصائص المناخية في أي منطقة تتغير من مدة الى اخرى ومن سنة الى اخرى ، وان درجات التلوث تزداد عند حدوث تغيرات في تلك الخصائص خاصة الارتفاع في درجات الحرارة مع الانخفاض في كميات الامطار الساقطة عن المعدلات العامة المسجلة لها والذي يتسبب بقلة في التصاريف المائية وبالتالي زيادة تراكيز تلك الملوثات في المياه عن الحدود المسموح بها صحيحاً وحدث خلالا في الموازنة الطبيعية للماء ، لأن تصارييف المياه عندما تقل في حالة حدوث تلك التغيرات وتقل معها مقدرتها على التنقية الذاتية (التخفيف) في التخلص او موازنة وامتصاص تلك التراكيز المتزايدة والملوثة للمياه ، لذا تفترض الدراسة بان تصارييف مياه شط الكوفة تتأثر بالخصائص المناخية في العراق والنجف الذي يقع في ضمنه وبالتالي التغيرات التي تطرأ على تلك الخصائص وبسنوات متكررة ، وان لهذه التغيرات دور في زيادة تراكيز الملواد الموجودة فيه نتيجة لقلة تلك التصاريف بالشكل الذي يؤدي الى وصولها الى مستوى التلوث .

تكمن اهمية الدراسة في ان اثار تلك التغيرات وخاصة التلوث منها والتي تحدث في الانظمة البيئية المختلفة ومنها النظام المائي الذي هو موضوع الدراسة لا يمكن تقييمها رقميا بسهولة ، ونتيجة لكون المياه اساساً لكل انواع الحياة سواء البشرية ، الحيوانية والنباتية ويوجد في كل جزء من اجزاء تلك الكائنات و يؤثر مباشرةً على حياة تلك الكائنات ، و اذا حدث فيه أي تلوث ثم استخدمه الكائن الحي فانه سيعود عليه بالضرر الكبير و يؤثر سلبياً على صحته وبالتالي هلاكه وموته ، فلا بد من القيام بعدد من الاجراءات من اجل التوصل الى تاثير تلك التغيرات والتلوث الناتج عنه من اجل الوقوف على آثاره السلبية ومحاولة ايجاد السبل والمعالجات الملائمة للحد منها . لذا جاء اختيارنا لهذا الموضوع من اجل جمع البيانات والفحوصات المتعلقة به خلال السنوات المختارة في هذه الدراسة من اجل التعرف والوقوف على اثر تلك التغيرات في تلوث المياه السطحية الجارية في شط الكوفة في محافظة النجف ومعرفة كمياتها وتراكيزها .

تعتمد الدراسة على المنهج الوصفي والتحليلي من خلال الاعتماد على المصادر المكتوبة ذات الصلة بموضوع الدراسة وعلى البيانات والتحاليل التي يتم جمعها من الدوائر المختصة سواء من محطة الانواء الجوية ومديرية الموارد المائية في المحافظة أم من مديرية البيئة ، من اجل الوصول الى الغاية التي تسعى الدراسة لتحقيقها.

اما حدود منطقة الدراسة : فتتمثل حدود منطقة الدراسة المكانية بشط الكوفة الذي يمثل الفرع الغربي لشط الهندية (الفرات) و يعد الفرع الثاني بعد شط العباسية واللذان يتفرعان من امام سدة الكوفة ، يبلغ طوله (75.200 كم) ، يدخل شط الكوفة محافظة النجف من الاقسام الشمالية من مركز قضاء الكوفة وعلى بعد (5 كم) ، يجري النهر من مدينة الكوفة ويتجه جنوبا الى مدينة

ابوصخير دون أي تفرعات جانبية عدا تفرع (شاخة الزرفات الذي يبلغ تصريفه 4 م³/ثا) والذي يأخذ مياهه من جهة اليسرى ، ثم يستمر في جريانه ضمن المحافظة مارا بالمشخاب وناحية القادسية⁽¹⁾، ويترفع بعد ابو صخير الى عدد من التفرعات الثانوية التي تزيد عن (25 فرع) وهي تتفرع بدورها الى عدد كبير من الجداول المائية ، شكل (1) . ولصعوبة الحصول على احصاءات وتحاليل لجميع اجزاء سطح الكوفة ومن اجل الحصول على نتائج اكثر دقة تم اختيار التحليلات المختبرية التي اجريت في محطتين هما (E11) وهي تقع بجانب كورنيش الكوفة والتي يشار لها في الدراسة باسم **المحطة الاولى (1)**) و (E13) التي تقع مقابل قائمامية ابو صخير ويشار لها باسم (**المحطة الثانية (2)**) والتي بعدها يتفرع الشط وتتأثر تصارييف المياه فيه) . اما الحدود الزمانية للبحث فقد تم اختيار السنوات (2006 ، 2007 ، 2008 ، 2009) من اجل المقارنة وايضاً النتائج سواء ما يتعلق بالخصائص المناخية والتغيرات التي تطرأ عليها او بكميات وتركيزات المواد والملوثات . وتختم الدراسة بما توصلت له من الاستنتاجات وبقائمة للمصادر التي تم الاستعانة بها لإتمامها



شكل (١)
حدود منطقة الدراسة

المصدر : مديرية الموارد المائية في محافظة النجف ، قسم التشغيل ، بيانات غير منشورة ، 2009.

أولاً : الخصائص المناخية في محافظة النجف :

تؤثر الخصائص المناخية السائدة في مختلف الانظمة البيئية ومنها النظام المائي الذي هو موضوع الدراسة والمتمثل بـ(بـشـطـ الكـوـفةـ) خاصة عندما تطرأ عليها تغيرات تتسبب في تغيير معدلات وقيم تلك الخصائص ، ومن أجل التوصل الى تأثير تلك التغيرات لابد من دراسة الخصائص المناخية السائدة في المنطقة ومعرفة المعدلات العامة لها وما يحدث فيها من تغيرات خاصة في معدلات درجات الحرارة وكميات الامطار الساقطة واللذان يؤثران في قيم الرطوبة النسبية والتباخر من أجل ابراز اثر التغيرات في الخصائص المناخية خلال سنة 2008 مقارنة بالسنوات التي تسبقهـا والتي تليـهاـ والوصـولـ الى درـجـاتـ التـلوـثـ في مـيـاهـ شـطـ الكـوـفةـ خـلالـهاـ .

يتضح من الجدول (1) بـان درـجـاتـ الـحرـارـةـ فيـ مـحـافـظـةـ النـجـفـ تـتـغـيـرـ منـ سـنـةـ الـىـ اـخـرـىـ وـانـ اـعـلـىـ درـجـاتـ حـرـارـةـ عـظـمـىـ سـجـلـتـ فيـ الـمـحـافـظـةـ خـالـلـ السـنـوـاتـ الـمـخـتـارـةـ كـانـتـ خـالـلـ سـنـةـ 2008ـ وـالـتـيـ بـلـغـ مـعـدـلـهـاـ (34.8)ـ وـهـيـ اـعـلـىـ مـنـ الـمـعـدـلـ الـمـسـجـلـ لـهـاـ بـ(1.81 مـ)ـ ،ـ وـانـ اـعـلـىـ قـيـمـ مـسـجـلـةـ لـدـرـجـاتـ الـحرـارـةـ الصـغـرـىـ كـانـتـ خـالـلـ سـنـةـ 2008ـ الـتـيـ وـصـلـتـ الـىـ (19 مـ)ـ وـهـيـ اـعـلـىـ مـنـ الـمـعـدـلـ الـعـامـ لـهـاـ بـ(0.75 مـ)ـ ،ـ كـماـ يـتـضـحـ بـانـ كـمـيـاتـ الـامـطـارـ السـاقـطـةـ فيـ الـمـحـافـظـةـ كـانـتـ مـتـغـيـرـةـ اـيـضاـ ،ـ الـاـ انـ اـقـلـ قـيـمـ مـسـجـلـةـ لـهـاـ فـيـ تـلـكـ السـنـوـاتـ كـانـتـ خـالـلـ سـنـةـ 2008ـ اـيـضاـ وـالـتـيـ بـلـغـتـ (35.102 مـلـمـ)ـ وـهـيـ اـقـلـ مـنـ نـصـفـ الـمـعـدـلـ الـعـامـ لـهـاـ خـالـلـ تـلـكـ السـنـوـاتـ وـالـبـالـغـ (99.9508 مـلـمـ)ـ وـالـذـيـ انـعـكـسـ عـلـىـ قـيـمـ الرـطـوبـةـ النـسـبـيـةـ الـتـيـ كـانـتـ اـقـلـهـاـ خـالـلـ سـنـةـ 2008ـ وـالـتـيـ وـصـلـتـ الـىـ (31)ـ وـهـيـ بـذـلـكـ تـقـلـ عـنـ الـمـعـدـلـ الـعـامـ الـمـسـجـلـ لـهـاـ بـ(12.9575 %)ـ .ـ وـبـذـلـكـ نـلـاحـظـ بـانـ سـنـةـ 2008ـ شـهـدـتـ تـغـيـرـ كـبـيرـ طـرـأـ عـلـىـ خـصـائـصـهـاـ الـمـنـاخـيـةـ كـانـ لـهـ دـورـاـ كـبـيرـاـ فـيـ قـلـةـ تـصـارـيفـ مـيـاهـ شـطـ الكـوـفةـ وـالـذـيـ انـعـكـسـ عـلـىـ تـغـيـرـ وـزـيـادـةـ كـمـيـاتـ وـتـرـاكـيـزـ الـمـوـادـ الـمـوجـودـةـ فـيـهـ مـسـبـبـاـ بـظـهـورـ حـالـاتـ تـلـوـثـ مـائـيـ خـالـلـهـاـ ،ـ وـهـذـاـ مـاـ سـنـوـضـحـهـ فـيـ هـذـهـ الـدـرـاسـةـ .ـ

جدول رقم (1)

درجـاتـ الـحرـارـةـ (ـ الصـغـرـىـ وـالـعـظـمـىـ)ـ وـكـمـيـاتـ الـامـطـارـ السـاقـطـةـ وـالـرـطـوبـةـ النـسـبـيـةـ
فـيـ مـحـافـظـةـ النـجـفـ خـالـلـ السـنـوـاتـ (2006 ، 2007 ، 2008 ، 2009 و 2009)

السنوات المعدل	السنوات			
	الرطوبة النسبية %	الامطار ملم	درجة الحرارة العظمى م	درجة الحرارة الصغرى م
المعدل العام				
2006	51	190.7	32	17.5
2007	49	79.701	33	18
2008	31	35.102	34.8	19
2009	44.83	94.3	32.16	18.5

المصدر

وزارة النقل
والمواصلات ،

الهيئة العامة للأنواء الجوية والرصد الزلزالي ، قسم المناخ ،
بيانات بيانات غير منشورة .

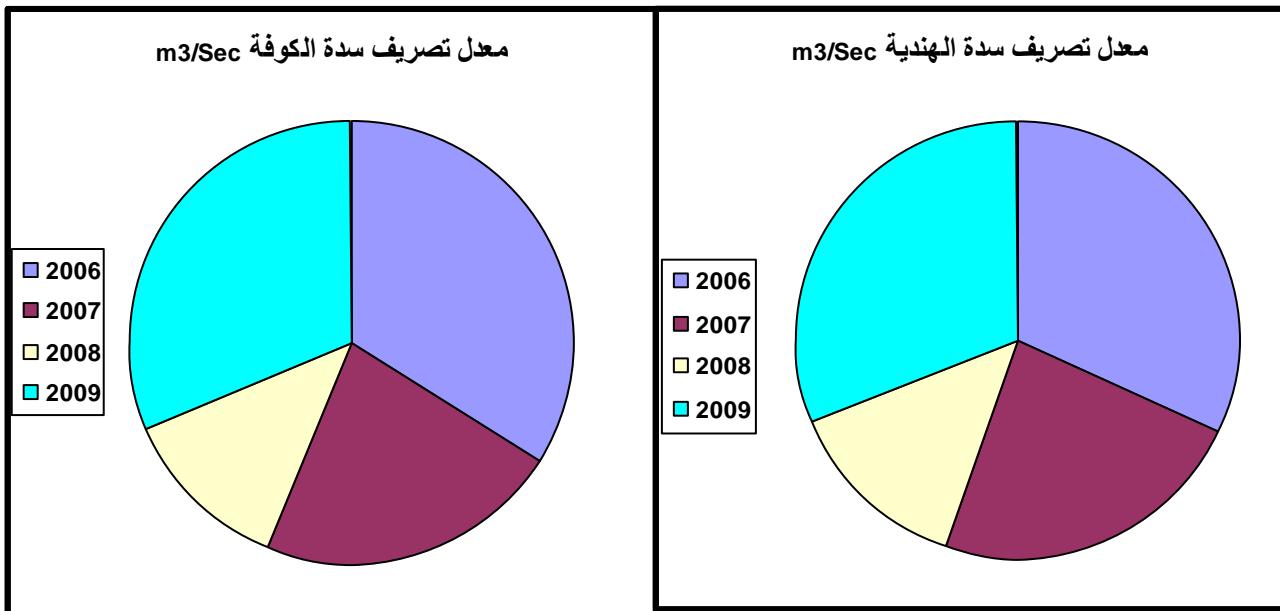
• التصارييف المائية لشط الكوفة :

تتأثر التصارييف المائية في شط الكوفة نتيجة للتغيرات المناخية التي تحدث في المحافظة ، اذ يتضح من الجدول (3) والشكلين (2) (3) بان التصارييف المائية في سدة الكوفة التي يكون دورها تحويل المياه الى شط الكوفة تناقصت بدرجة كبيرة خلال سنة 2008 مقارنة مع السنوات الاخرى قيد الدراسة ، اذ وصل تصارييفها الى (48.0608 م³/ثا) ، في حين سجل في السنوات (2006 ، 2007 ، 2009) تصارييف وصلت الى (130.336 ، 84.2975 ، 120.468 م³/ثا) ، ويعود السبب الى قلة التصارييف المائية في نهر الفرات بصورة عامة خلال تلك السنة ، الى التغيرات التي تحدث في الخصائص المناخية والذي يسهم في تغيير نوعية وترابكיז المواد الموجودة في تلك المياه بالشكل الذي يعرض لها الحالة التالية .

جدول (3)
تصارييف المياه في سدتي الهندية والковفة (م/ثا) خلال السنوات (2006 ، 2007 ، 2008 ، 2009)

المعدل	كانون الأول	تشرين ثاني	تشرين الأول	أيلول	آب	تموز	حزيران	مايس	نيسان	آذار	شباط	كانون الثاني	2006
274,99	215,32	238,65	285,65	300,0	394,5	465,12	410,8	189,3	205,7	216,4	189,14	189,3	تصريف سدة الهندية
130,336	103,46	112,95	138,32	150,2	173,95	207,1	171,75	88,65	115,05	114,1	98,85	89,65	تصريف سدة الكوفة
2007													
200,696	121,25	127	227	252,3	238,9	342,85	274,85	139,3	142,7	184,95	167,95	189,3	تصريف سدة الهندية
84,2975	54,41	53,35	97,15	113,84	102,4	138,65	117,55	51,05	51,72	76,5	67,55	87,4	تصريف سدة الكوفة
2008													
115,452	115,45	116,83	112,84	128,67	136,61	161,62	154,17	84,66	83,07	93,34	82,6	115,56	معدل تصريف سدة الهندية
48,0608	50,77	43,83	47,83	51,8	53,55	63,48	61,9	33,94	39,63	36,93	44,32	48,75	معدل تصريف سدة الكوفة
2009													
267,485	216,19	217,19	325,0	315,35	373,9	434,8	371,35	212,51	190,0	172,21	185,70	195,62	معدل تصريف سدة الهندية
120,468	106,27	99,25	137,95	142,65	162,75	185,95	165,0	93,6	82,00	84,20	86,85	99,15	معدل تصريف سدة الكوفة

المصدر : مديرية الموارد المائية في محافظة النجف ، قسم التشغيل ، بيانات غير منشورة ، 2009.



شكل (3)
معدلات تصارييف سدة الكوفة
خلال سنوات الدراسة

شكل (2)
معدلات تصارييف سدة الهندية
خلال سنوات الدراسة
مصدر الشكلين : جدول رقم (3) .

ثانياً : التلوث في سطح الكوفة :

تعاني الموارد المائية في العراق بصورة عامة ومحافظه النجف بصورة خاصة وبجميع انواعها من مشكلة التلوث بمصادر مختلفة ، وهذه المشكله مزدوجة الاسباب ولها وجهان هما : (الوجه الكمي) أي الندرة والقلة ، و (الوجه الكيفي) أي كيفية التلوث . الوجه الكمي يعني بان كمية الماء العذب الواصل للعراق والصالح للاستعمال البشري بدأ يقل سنة بعد اخرى وذلک بتحكم من دول المنبع مما يزيد من خطورة التلوث المائي في جميع انهار العراق الرئيسية والفرعية . اما الوجه الكيفي فهو ينبع عن سوء استعمال الانسان للمياه ، ورمي مخلفاته الصناعية والزراعية والمنزلية فيه . لذا فان الانسان هنا هو المسؤول عن مشكلة التلوث المائي بوجهها الندرة والتلوث ، ومما يزيد حدة مشكلة تلوث المياه هو التغير الذي يطرأ في الخصائص المناخية السالفة الذكر والذي يحدث بسنوات متكررة في العراق مما يتسبب عنها قلة في الموارد المائية خاصة السطحية منها والذي يرافق زيادة تراكيز الملوثات فيها في تلك السنوات وتحولها من مرحلة التلوث المقبول الى مرحلة التلوث الخطير (*)، اذ يؤدي قلة التساقط والرطوبة في تلك السنوات الى قلة الوارد المائي للانهار ، فضلا عن قلة مناسبات المياه الجوفية وجفاف الابار والعيون وتحول كثير من المجاري المائية الفرعية الى مواقع للنفايات بمختلف انواعها ، ومناطق لتجمع الحشرات والحيوانات الصغيرة ومصدرا للروائح الكريهة، وبذلك يزداد الحمل العضوي على المياه خلال تلك السنوات وتقل مقدرتها على التنقية الذاتية (التخفيف) في التخلص او موازنة وامتصاص تلك المواد المتزايدة والملوثة للمياه . كما تؤدي قلة كميات الامطار الساقطة وارتفاع درجات الحرارة الى زيادة التبخّر وبالتالي زيادة نسبة الاملاح في الانهار ايضا والتي تعد احدى اهم اشكال التلوث المائي في العراق .

1- مفاهيم التلوث :

يُقصد بالتلويث (Pollution) بأنه (إضافة عنصر غير موجود في النظام البيئي او انه يزيد او يقل وجود احد عناصره بشكل يؤدي الى عدم استطاعة النظام البيئي قبول هذا الامر مما يؤدي الى حدوث خلل في هذا النظام⁽²⁾). كما يمكن تعريفه بأنه (عملية ألحاق الضرر بالموارد الطبيعية وتعرض الكائنات الحية للاختصار سواء كانت نباتية او حيوانية او بشرية بفعل فرض او ادخال طاقة ام مواد على عناصر البيئة من قبل الانسان بصورة مباشرة او غير مباشرة بالشكل الذي يؤدي الى احداث تغيرات فيزيائية او كيميائية او بيولوجية فيه ، فضلا عن تغيير الصفات الجمالية فيه خاصة الغلافين المائي والهوائي مما يجعلها ضارة بالجهة التي تستفيد منها او بالبيئة نفسها⁽³⁾).

ويعرف ايضا بأنه (إحداث تغير في تراكيز الخصائص الفيزيائية والكيميائية او البالية او لمكونات البيئة الرئيسية (الهواء ، الماء والتربة) عن الحدود المسموح بها⁽⁴⁾ ، مما يؤدي الى الاضرار بالعملية الانتاجية بسبب التأثير على حالة الموارد المتعددة ، او هو وجود شوائب غازية او صلبة او سائلة في البيئة (هواء ، ماء ، تربة) بتراكيز تبقى فيها لفترات زمنية كافية لاحادث ضرر بصحة الانسان او ممتلكاته او الحيوان او النبات ، او تتدخل لتؤثر في ممارسة الانسان لحياته العادية⁽⁵⁾.

اما **الملوث** : فهو (مادة او اثر يؤدي الى تغيير في معدل نمو الانواع الحياتية في البيئة ويتعارض مع سلسلة الطعام فيه ، بإدخال سموم فيها ، او يتعارض مع الصحة او الراحة او مع قيم المجتمع⁽⁶⁾) ، والذي يهمنا في هذه الدراسة **التلوث المائي** : الذي يعرف بأنه (عبارة عن أي تغير يطرأ على العناصر الدالة في تركيب الماء سواء بصورة مباشرة او غير مباشرة ، نتيجة لنشاطات الانسان المختلفة ، مما يجعل تلك المياه اقل صلاحية لاستعمالات الطبيعية او لاستهلاك المنزلي والصناعي والزراعي⁽⁷⁾). او هو (حدوث خلل وتلف في نوعية المياه ونظامها الايكولوجي بحيث تصبح غير صالحة لاستخدامات الاساسية وغير قادرة على احتواء الجسيمات والكائنات الدقيقة والفضلات المختلفة في نظامها الايكولوجي ، وبدرجة لا يكون معها في وسع عمليات التقنية الطبيعية التابعة لها ان تؤدي وظيفتها على الوجه المطلوب ، وبالتالي يبدأ التوازن في هذا النظام بالاختلال حتى يصل الى الحد الحرج والذي تبدأ معه الاثار الضارة في الظهور بالبيئة ومختلف الكائنات الحية الموجودة فيها⁽⁸⁾).

يعود سبب تلوث الماء كما ذكرنا الى نشاطات الانسان والى تحكم دول الجوار في الواردات المائية الوافقة لنهر الفرات ، فضلا عن نهر دجلة . وحالة التلوث هذه تصبح اكثر خطورة في حالات التغير في المناخ والتي تؤدي الى زيادة تراكيز الملوثات فيه والذي ينعكس سلبا على حياة الكائنات الحية بانواعها بصورة عامة والانسان وصحته ونشاطاته بصورة خاصة .

2- مصادر تلوث المياه في شط الكوفة :

يعد النهر مصدرا مهما لمختلف متطلبات الانسان من المياه ، وان معظم ما يستعمل من المياه يعود اليه ثانية الا انه يكون في عودته حاملا معه مواد جديدة تؤثر على نسب وترابييز مكونات الماء الاصلية مما يجعلها مصادر لتلوثه ، لذلك ت تعد مصادر ملوثات الانهار وترتبط فيما بينها ، الا ان اهم مصادر تلوث المياه في شط الكوفة هي :

أ- **مياه المبازل** : تعد مياه البازل من اهم ملوثات شط الكوفة وهي تنشأ من المياه الزائدة او المترشحة من الترب الزراعية ، اذ تتركز في المناطق المحيطة به العمليات الزراعية الاروائية نتيجة لسهولة السطح فيها ، وتحتوي تلك المبازل على املاح مثل الصوديوم والمغنيسيوم والكلاسيوم ومواد مختلفة وبدرجات عالية من التركيز ، كون ان كميات المياه التي تستهلك في العمليات الزراعية تعود اغلبها الى النهر إلا انها تعود بحالة تختلف عما كانت عليه عند استهلاكها ، كما تحتوي على كثير من السموم الكيميائية التي تستعمل لابادة الحشرات والادغال والاسمدة بانواعها ، وهذه الاملاح والمواد

والسموم تنتقل من التربة الى مياه البزل ، يعد شط الكوفة مبذل طبيعي للاراضي الزراعية المجاورة له (خاصة التي تزرع بمحصول الرز الذي يحتاج الى كميات كبيرة من المياه في زراعته) . يتعدى غالباً معالجة مياه البزل بعكس الفضلات المدنية والصناعية بسبب عدم محدودية كمياتها ، كما يصب في شط الكوفة اربعة مبازل رئيسية ترابية غير مبطنة يصل مجموع اطوالها الى 54 كم منها المبذل الغربي ، المبذل السياحي ، مبذل الكوفة الشمالي ، مبذل الكوفة الجنوبي . جدول (4) .

جدول (4)
المجازل التي تصب في شط الكوفة

اسم المشروع	الطول (كم)	طريقة البزل	التصريف م/3/ثا
المبذل الغربي	20	سيحي	10
المبذل السياحي	13	سيحي	3
مبازل الكوفة لشمالي	13	ضخ	5
مبازل الكوفة لجنوبى	8	ضخ	4

المصدر : مديرية الموارد المائية محافظة النجف ، شعبة استصلاح الاراضي ، مشروع الكوفة ، بيانات غير منشورة .

يتمثل التطور الزراعي في المنطقة بتطوير طرائق وأساليب الإنتاج الزراعي بغية زيادة كفاءة الأرض الزراعية في زيادة الإنتاج وتحسين نوعيته ، فضلاً عن حماية المحاصيل من الأمراض التي تصيبها خلال مراحل النمو المختلفة ، ولأجل تحقيق ذلك يتم استعمال الأسمدة الكيميائية المختلفة ومبيدات الحشرات والسموم ، فتستعمل السموم والمبيدات التي تعرف بانها (كل مادة كيميائية تستعمل لمقاومة الآفات الحشرية أو الفطرية أو العشبية وأية آفة أخرى) من أجل القضاء على الحشرات الضارة والفطريات ، وتستعمل السموم أيضاً في القضاء على الأدغال والأعشاب الضارة خاصة التي تنمو على ضفاف القنوات والمسطحات المائية⁽⁹⁾ ، كما وتستعمل أحياناً للحشرات الموجودة في المياه والتي تضاف بطريقة عادية أو بالرش . ويستعمل في المناطق المحيطة بالنهر كميات كبيرة من المبيدات الحشرات سنوياً لمكافحة الآفات الزراعية وقد تتجزف أغلب هذه السموم مع المجازل الزراعية لتنهي أخيراً في مجرى شط الكوفة .

ويعد التسميد بالأسمدة الكيميائية والحيوانية من أهم الوسائل في زيادة كفاءة التربة للإنتاج . وقد زاد الإقبال على استعمال الأسمدة الكيميائية نتيجة لحملات التوعية والإرشاد حول أهمية الأسمدة في زيادة كميات الإنتاج وتحسين نوعيته ، وتستخدم في منطقة الدراسة عدة أنواع من الأسمدة ، منها الأسمدة الفوسفاتية ، والأسمدة نتروجينية وتشمل الأسمدة النتراتية والبيوريا والأسمية الامونيومية وتتميز باحتواها على عنصر الفسفور PO_4^{3-} والأمونيا والأزوت والفوسفات NO_3^{-} والنترات Mg^{2+} والتي تتفاعل جميعها عند انتقالها للماء مع الكالسيوم Ca^{2+} ، المغنيسيوم Mg^{2+} والآيونات الموجودة فيها مثل (Na^{+}) كما وتنتقل الى المياه الجوفية التي تتصل معظمها ب المياه الشط .

تقدر كمية الأسمدة المستعملة في المناطق المحيطة بشط الكوفة المجهزة من قبل دائرة الزراعة في المحافظة بحوالي (11391.500 طن) ، فضلاً عن الكميات الكبيرة التي يقوم المزارعون بشرائها من الباعة والتي تزيد أحياناً عن نصف الكميات المجهزة ، كما يستعمل المزارعين في المنطقة كميات كبيرة من الأسمدة العضوية (حيوانية ونباتية) التي ينتج عنها تلوث بعدد من العناصر السالفة الذكر فضلاً عن ارتفاع التلوث البكتيري نتيجة لوجود الاحياء والبكتيريا

الموجودة فيها ، لذا فان انتقال قسم من هذه المواد مع مياه المبازل إلى المياه شط الكوفة يؤدي إلى تلوثها بتلك العناصر من خلال تأثيرها في عکورة الماء (Tur) وكمية المواد الصلبة الذائبة (T.D.S) وفي درجة الحامضية وقاعدية (PH) فيها ، وتؤثر على درجة حرارة الماء والاوكسجين المذاب فيها (O_2) وعلى قابلية التوصيل الكهربائي (Ec) والتي تتأثر بالاملاح الذائبة خاصة الكلوريدات (CL) والمواد الصلبة الموجودة في تلك المياه فضلا عن تأثيرها بدرجة الحرارة وجميع هذه الملوثات تؤثر سلبا على مختلف استعمالات الانسان .

بـ- مياه الصرف الصحي : تشمل هذه الفضلات المياه المستعملة في الطبخ وغسل الأواني في المنازل او المطاعم ، ومياه الصرف الصحي (السائلة والصلبة) التي يفرزها الإنسان ، كذلك فضلات مياه المجازر ومياه غسيل الملابس والحمامات (العامة والخاصة) ، ومياه غسل السيارات والمنازل وال محلات العامة والمستشفيات والمستوصفات وغيرها⁽¹⁰⁾ وجميع تلك المياه تحمل مسببات عسرة الماء خاصة المنظفات ، املاح مختلفة ، كلوريدات مختلفة ، احماض ، دهون ، مواد عالقة وغيرها .

يستهلك الفرد الواحد حوالي (400) لتر من الماء يوميا) من خلال شبكة الاسالة ، ويعود منها حوالي (300 لتر في اليوم) ، الا انها يعود بنوعية تختلف عما كانت عليه ، كما إن عملية تنقية مياه الشرب باستعمال الكلور يؤدي إلى تكوين مركيبات الكلور الهيدروكربونية التي تعد من أهم الملوثات المائية عندما تتصرف تلك المياه الى المياه السطحية مع مياه الصرف الصحي . تتصرف معظم هذه المياه في قضاء الكوفة الواقعة على شط الكوفة بوساطة شبكة المجاري الرئيسية المصممة والتي تتصل بالنهر ، ومن خلال قيام اصحاب المنازل الواقعة قرب مجاري الماء بفتح مجاري صغيرة من منازلهم الى النهر مباشرة يصرف خلالها مياه الغسل وحتى المياه الثقيلة ، وهذا ما يمكن رؤيته بالعين عند النظر الى تلك المنازل ، كما تتصرف تلك المياه من خلال مجاري الامطار المصممة لسحب مياه الامطار فقط والتي لا تحتوي على وحدات معالجة ، اذ يعمد عدد من السكان باستعمال تلك المجاري لتصريف مياه الصرف المنزلية والصحية ، و مما يزيد الامر خطورة ان عدد من اصحاب السيارات والكراجات يعمدون الى طرح فضلات زيوت السيارات وغيرها في مجاري الامطار لقربها وانعدام الوعي لديهم مما يؤدي الى وصول تلك الملوثات الى النهر من دون اجراء معالجات لها .

تأتي الفضلات التي يفرزها الإنسان بالدرجة الأولى بالنسبة لتلك الملوثات لما تحتويه من مواد عضوية حياتية ومواد غير عضوية (معدنية) ، لأن اغلب المواد الحياتية تتحول الى مواد عضوية حية على هيئة أجسام بكتريولوجية ، اذ تصل كمية البكتيريا في الفضلات البشرية الى نسب عالية جدا ، اذ تصل الى (عدة ملايين في المليغرام الواحد تقريبا من الفضلات) ، من هذه البكتيريا (العصيات الضمنية ، التايفوئيد ، الدزانترى ، طفيليات الكيارديا ، ديدان الانكلستوما والإسكارس والبلهارزيا ، الفيروسات ، عصيات السل ... وغيرها) .

تتصل بشط الكوفة محطة لتصريف المياه الثقيلة تتسرب بدرجات كبيرة من التلوث المائي فيه ، اذ من المعروف بان المياه الناتجة عن هذه الفضلات تعالج قبل ان تلقى بمياه النهر ، الا ان التحاليل البيئية التي اجرت على تلك المياه تؤكد بانها لا تعالج بصورة نهائية وان ما يقارب (30 %) من المواد الملوثة تبقى فيها⁽¹¹⁾ وبذلك فان هذه المخلفات تتسرب بتلوث المياه بعدة عناصر اهمها : الدهون ، المواد الصلبة الذائبة (T.D.S) ، (PH) ، الفسفور PO4 ، البوتاسيوم K ، عسرة (T.H) ، الكالسيوم Ca ، المغنيسيوم Mg ، الاوكسجين O2 كذلك على قابلية التوصيل الكهربائي (Ec) .

جـ مياه الصرف الصناعي : تعرف مياه الفضلات الصناعية بأنها مياه التصريف للمنشآت الحرفية أو الصناعية ، وتكون على شكل سوائل تتكون من خلال استعمال المياه في العمليات المختلفة لتصنيع المواد الأولية مثلًا وتحويلها إلى منتجات صناعية ، وأيضاً من خلال استعمالها في مراحل تصنيع بضائع استهلاكية مثلًا وما يصاحب هذه المياه من تغيير جزري أو جزئي في خواصها الطبيعية أو الكيميائية واستعمالها في عمليات التبريد والغسل والتقطير والتنقية والترشيح ، وأيضاً في عمليات غسل الأجهزة الصناعية وفي عمليات المعالجة وغيرها.

وتحتوي هذه المياه على مركبات عضوية مثل : الفينولات ، الكحولات ، المركبات الأرomaticية ، الدهون والزيوت ، وعلى المركبات الغير عضوية مثل : الفلزات أو المعادن الثقيلة كالرصاص ، الزنك ، الكروم ، الخارصين ، النحاس والحديد ، وكذلك تحتوي على الأيونات السالبة وكلوريدات (Cl) ، كربونات (CO₃) ، نترات (NO₃) والكبريتات (SO₄) ، فضلاً عن احتوائها على الاملاح مثل : الكالسيوم (Ca) ، المغنيسيوم (Mg) ، الصوديوم (Na) وغيرها ومعظم هذه المواد تؤثر سلباً على كمية الاوكسجين O₂ المذاب فيه . ويسهم رمي هذه المخلفات في المياه إلى تغيير صفات تلك المياه و يجعلها تختلف كلية عن طبيعة المياه الاعتيادية من حيث اللون والرائحة وغيرها مما يؤدي إلى حدوث تلوث كيميائي وبكتيري يجعل تلك المياه غير صالحة للاستعمال البشري (المنزلي ، الزراعي ، الشرب ...) والحيواني .

دـ التبادل النوعي مع المياه الجوفية : نظراً لأن المياه الجوفية غير معزولة عن مياه النهر ، وإن التبادل الكمي يسير باتجاهات مختلفة بينهما ، لذلك يتاثر ماء النهر بنوعية المياه الجوفية الموجودة ، خاصة عندما يكون اتجاه جريان الماء الجوفي باتجاه النهر بسبب طبيعة وارتفاع السطح ، وهذا ما نجده في منطقة الدراسة ، إذ تعدد المناطق المحيطة بشط الكوفة من المناطق المنخفضة في المحافظة مقارنة بالمناطق الأخرى فيها .

هـ مصادر حيوانية : ينتج هذا النوع من الملوثات من خلال قيام مالكي الحيوانات بتغطيس حيواناتهم خاصة المواشي بالمياه لغرض غسلها ، فضلاً عن براز تلك الحيوانات عدد من المواد العضوية التي تتسبب بتلوث تلك المياه ، فضلاً عن مخلفات الحيوانات الأخرى ..

وـ عمليات الحصر (impounding) : تؤثر سدود الحصر تأثيراً سلبياً على مياه النهر سواء كان لغرض الزراعة أم بتجهيز مياه الشرب ، إذ يؤدي حصر الماء إلى تغيير خصائصه مما يؤثر سلباً على مياه النهر عند تصفيف المياه التي تم حصرها إليه .

زـ يوجد مصدر آخر ملوث للمياه وهو ترسب الملوثات الهوائية سواء كانت ملوثات غازية أم عوالق والتي يعد الغبار من اهمها والذي يحمل معه عند تساقطه في المياه أنواعاً مختلفة من الملوثات الهوائية ، (خاصة وأنه يزداد تكرار العواصف الغبارية في حالة حدوث سنوات جفاف بسبب التغير في الخصائص المناخية) .

3- أهم العناصر الأساسية الملوثة لمياه شط الكوفة :

تتتجـ حالـة التـلوـث فيـ المـيـاه عـادـة عـدـد منـ العـناـصـر الـاسـاسـيـة فيـ التـرـكـيب الـكـيمـيـائـي لـتـلـكـ المـيـاه منها : الكلور Cl ، الكبريتات SO₄ ، البيكاربونات CHO₃ ، الكاربونات CO₃ ، الصوديوم Na ، البوتاسيوم K ، المغنيسيوم Mg ، الكالسيوم Ca ، الهيدروجين H ، الاوكسجين O₂ ، ثاني اوكسيد الكاربون CO₂ ، وكبريتيد الهيدروجين H₂S .

اظهرت نتائج التحاليل البيئية التي اجريت في مديرية بيئـة النـجـف عـلـى المـيـاه فـي منـطـقة الـدـرـاسـة وجـودـ العـناـصـرـ التـالـيةـ :ـ كـلـورـيدـاتـ CLـ ،ـ عـسـرةـ (T.H)ـ ،ـ الـكـالـسيـومـ Caـ ،ـ المـغـنـيـسيـومـ Mgـ ،ـ عـكـورـةـ Turـ ،ـ الاـوكـسـيجـينـ O₂ـ ،ـ موـادـ صـلـبةـ T.D.Cـ ،ـ الـصـوـدـيـومـ Naـ ،ـ الـبـوـتـاسـيـومـ Kـ ،ـ توـصـيـلةـ كـهـرـبـائـيةـ E.Cـ ،ـ نـتـرـاتـ NO₃ـ ،ـ كـبـرـيتـاتـ SO₄ـ ،ـ فـوـسـفـاتـ PO₄ـ .ـ وـتـكـمـنـ خـطـورـهـ هـذـهـ توـصـيـلةـ كـهـرـبـائـيةـ

العناصر عند تجاوزها الحدود المسموح بها في المياه بالشكل الذي يقلل من صلاحيتها للاستعمالات المختلفة خاصة لاغراض الشرب وفقاً لمعايير منظمة الصحة العالمية ، جدول (5) .

جدول رقم (5)

معايير منظمة الصحة العالمية للمياه الصالحة للشرب

نسبتها	المادة
لا يوجد	اللون
لا يوجد	الطعم والرائحة
500 ملغرام / لتر	مجموع المواد اللاعضوية المذابة
لا يقل عن 0.6 ولا يزيد عن 8.5	PH
- اندرین لا يزيد على 1 ملغرام / لتر - الدرین لا يزيد على 17 ملغرام / لتر - دی الدرین لا يزيد على 17 ملغرام / لتر - دی.دی.تی (DDT) لا يزيد على 42 ملغرام/لتر	مجموع المواد العضوية المذابة
حرة	العکورة
- الزرنيخ As لا يزيد على 0.05 ملغرام/لتر - البروم Br لا يزيد على 1 ملغرام/لتر - الرصاص Pb لا يزيد على 0.05 ملغرام/لتر - الفضة Ag لا يزيد على 0.05 ملغرام/لتر - الحديد Fe لا يزيد على 0.3 ملغرام/لتر - الزنك Zn لا يزيد على 5 ملغرام/لتر	السموم الخطيرة
لا يزيد عن 250 ملغرام/لتر	الكلوريدات
لا يزيد 250 عن ملغرام/لتر	الكبريتات
لا يزيد 0.0 عن ملغرام/لتر	النترات
لا يزيد 0.05 عن ملغرام/لتر	الامونيا
لا يزيد 150 عن ملغرام/لتر	الكيماويات المسيبة للعسرة
لا يزيد 10 عن ملغرام/لتر	الاوکسجين
لا يزيد 1.5 عن ملغرام/لتر	الفلوريدات
لا يزيد عن 0.0001 ملغرام/لتر	الزئبق
لا يزيد عن 3 ملغرام/لتر	النحاس

المغниسيوم	لايزيد عن 125 ملغرام/لتر
المنغنيز	لايزيد عن 0.3 ملغرام/لتر
الكلور	لايزيد عن 0.05 - 0.10 ملغرام/لتر
المركبات الفينولية	لايزيد عن 0.001 ملغرام/لتر

المصادر: - علي صاحب طالب ، التلوث البيئي للماء وانعكاساته المستقبلية ، مجلة الجمعية الجغرافية العراقية ، العدد (48) ، 2002 ، ص .

- احمد عياد مقيلي ، التلوث البيئي ، دار شموع الثقافة للطباعة والنشر والتوزيع ، ليبيا ، 2002 ، ص 235

ثالثا- تغير الخصائص المناخية وأثره في تلوث مياه سطح الكوفة خلال العام

: 2008

نتيجة لكون ظروف التلوث في الوسط النهري محكومة بثلاث متغيرات هي : قيم ومعدلات التصريف ، منسوب مياه النهر وسرعة التصريف ، وان قيم هذه المتغيرات كلما كانت عالية كلما كان معامل التخفيف عالي وقدرة التقية الذاتية التي تعمل على مزج الماء وتخفيفها وتوفير تهوية جيدة عالية ايضا ، وبالعكس ⁽¹²⁾ ، لذا فان سنة 2008 التي حدث فيها ارتفاع في درجات الحرارة وانخفاض في معدلات الامطار الساقطة (جدول (2)) والتي اثرت على قلة التصارييف المائية الواردة لسطح الكوفة من سدة الكوفة (جدول (3)) انعكست على قلة منسوب المياه وسرعة التصريف خاصة وان سطح الكوفة يسير في مناطق قليلة الارتفاع ، قد تسببت في احداث درجات عالية من التلوث في سطح الكوفة خلالها لضعف عامل التخفيف فيه وقلة قدرته على التقية الذاتية للمواد والملوثات الموجودة فيه وموازنة تراكيزها بسبب قلة تلك التصارييف ، وهذا ما تبين من خلال نتائج التحليلات التي اجريت في مديرية البيئة بمحافظة النجف للمياه في منطقة الدراسة والمبنية في الجداول (8) ، (9) ، (10) و (11) للسنوات 2006 ، 2007 ، 2008 و 2009 على التوالي وهذا ما سنقوم بإيضاحه .

اعتمد في الدراسة على جمع وجدولة نتائج الفحوصات والقياسات والتحليلات المختبرية التي تخص العناصر والمواد والعناصر الموجودة في مياه منطقة الدراسة في المحطتين(الأولى) و(الثانية) المشتملة بالدراسة لمعرفة نسب وتركيز المواد والعناصر والملوثات الموجودة في تلك المياه وعلى تحليل تلك النتائج وكل اشهر السنوات المشتملة بالدراسة (2006 ، 2007 ، 2008 ، 2009) من اجل اظهار اثر الخصائص المناخية خاصة قلة كميات الامطار الساقطة مع ارتفاع درجات الحرارة في زيادة تراكيز تلك المواد ، ومن الجدير بالذكر بان هنالك عدد من الملوثات لم نتمكن من جدولتها لعدم الحصول على بيانات كافية لها فاعتمدنا على ما متوفّر من تقارير تم رفعها من قبل شعبة المياه والاصحاح البيئي في المديرية المذكورة اعلاه وهذا ما سوف نقوم بإيضاحه ولكن عنصر ، وقبل عرض تحليل تلك الجداول لابد من ذكر النسب المسموح بها صحيحاً للمواد التي تم تسجيلها خلال الفحوصات كما في الجدولين رقم (6) و (7) :

جدول (6)

الحدود العليا لنسب المواد الموجودة في مياه نهر الفرات ضمن منطقة الدراسة

العناصر والمواد	الحد الطبيعي المسموح لها
-----------------	--------------------------

8.5 – 6.5	الدالة الحامضية (PH)
لا يقل عن 5 ملغم / لتر	الاوكسجين المذاب (O ₂)
لا يزيد عن 0.4 ملغم / لتر	فوسفات (PO ₄)
200 ملغم / لتر او اكثربقليل حسب وجوده في المصدر	كبريتات (SO ₄)
200 ملغم / لتر او اكثربحسب ما موجود في المصدر	كلوريدات (CL)
لا يزيد عن 15 ملغم / لتر	نترات (NO ₃)
حسب وجوده في المصدر (تدل على مقدار تركز المواد)	التوصيلة الكهربائية (E.C)
750 - 250 ملغم / لتر (*)	أملاح ذاتية (T.D.C)
25 - 5 ملغم / لتر	عکورة (Tur)
200 - 75 ملغم / لتر	كالسيوم (Ca)
150 - 50 ملغم / لتر	مغنيسيوم (Mg)
لا يزيد عن 10 ملغم / لتر	بوتاسيوم (K)

المصدر : مديرية بيئية محافظة النجف ، شعبة التحاليل البيئية ، 2009 ، بيانات غير منشورة .

(*) وفقا لما حدده منظمة الصحة العالمية .

جدول رقم (7) تصنيف عشرة الماء

وصف حالة الماء	حدود العشرة (T. H) ملغم / لتر
يسر	75 - 0
عسر نسبياً	150 - 75
عسر	300 - 150
عسر جداً	300 فما فوق

المصدر : مديرية بيئية محافظة النجف ، شعبة التحاليل البيئية ، 2009 ، بيانات غير منشورة .

توصلت نتائج الفحوصات وتحليلها الى ما يلي :

1- الدالة الحامضية (PH) :

يتضح من الجدول رقم (8) ان قيم الدالة الحامضية التي تم تسجيلها خلال سنة (2006) تتباين قيمها في المحطتين تباعيناً قليلاً وهي جميعاً متقاربة وضمن الحد المسموح بها والذي يتراوح بين (6.5 - 8.5) والمثبت في جدول رقم (5) ، اذ كانت قيمها بين (7.46 - 7.79) في المحطة الاولى وبين (7.43 - 7.65) في المحطة الثانية ، عدا ما سجل من ارتفاع في المحطة الاولى خلال شهر تموز والذي وصل الى (8.03) الا انه ايضاً كان ضمن الحد المسموح به .

وكانت الدالة الحامضية في سنة (2007) متقاربة في معدلاتها في المحطتين ولجميع الاشهر ، اذ تراوحت بين (7.07 - 7.18) في المحطة الاولى وبين (7.07 - 7.79) في المحطة الثانية

عدا شهر شباط الذي ارتفعت فيه الى (8.14) في المحطة الاولى ، وكانت اعلى من الحد المسموح به كما في الجدول رقم (9).

وتوضح نتائج جدول (10) لسنة (2008) بان الحامضية ازدادت في المحطتين عما كانت عليه خلال السنوات (2006 ، 2007) ، وكانت الزيادة المسجلة في المحطة الاولى اعلى مما هو عليه في المحطة الثانية ولمعظم اشهر هذه السنة ، اذ بلغت (8.04 ، 8.08 ، 8.01 ، 8.22 ، 8.16 ، 8.17 ، 8.2 ، 8.4 ، 8.16) خلال الاشهر (ك2 ، اذار ، نيسان ، آب ، ايلول ، ت1 ، ت2 وك1) على التوالي ، وكانت في الاشهر (آب ، ايلول وت1) اعلى بكثير من الحدود المسموح بها لهذه المادة ، اما في المحطة الثانية فقد ارتفعت قيمها ايضاً مقارنة بما سجل فيها خلال السنوات السابقة وخاصة في الاشهر (اذار ، نيسان ، آب ، ايلول ، ت1 ، ت2 وك1) اذ بلغت (7.18 ، 7.71 ، 8.8 ، 8.5 ، 8.4 ، 8.2 ، 8.4 ، 8.2) لكل منها على التوالي ، كما كانت قيمها في شهري آب وايلول اعلى من الحدود المسموح بها .

وتشير التحليلات ايضا الى ان سنة (2009) بقيت فيها قيم (PH) مرتفعة نسبياً في كلا المحطتين خاصة للاشهر (ك2 ، شباط واذار) الا انها لم تتجاوز الحدود المسموح بها ، وبعدها عادت وتناقصت اعتباراً من شهر نيسان ، كما في الجدول رقم (11) .

ويتبين مما تقدم بان ارتفاع الحامضية (PH) الواضح عن الحد المسموح به خلال سنة (2008) ادى الى ظهور حالات من التلوث في مياه المنطقة بهذه المادة ، لذا فان الماء يعد ملوثا بهذه المادة خلال هذه السنة مما يدل على تأثير الخصائص السائدة فيها اولا مع تناقص معدلات التصريف لمياه سط الكوفة ثانيا ، وبالتالي زيادة تراكيز الحامضية خلالها .

جدول (8)

نتائج الفحوصات الكيميائية والفيزيائية لمياه شط الكوفة في محافظة النجف لسنة (2006 **)

وكمية الملوثات فيه (ملغم/لتر)

الشهر	الموسم	الدالة الحامضية	كلوريدات	عسرة كلية	كالسيوم	مغفيسيوم	عكورة	اوكسجين	املاح ذانبة	صوديوم	بوتاسيوم	توصيلة كهربائية
حزيران	1	7.79	123.3	379	52	59	19.5	6.5	459	86.2	3.16	1316
	2	7.43	123.9	378	53	60	28.3	5.7	439	87.7	3.11	1283
تموز	1	8.03	123.2	379	52	60	13.7	5.8	455	88.9	2.92	1313
	2	7.65	138.1	363	53.6	55	17.7	5.2	437	86.9	2.62	1283
آب	1	7.64	144.3	334	50.4	50.75	14.4	5.3	692	88.6	2.4	1585
	2	7.65	195.04	530	73.6	84.4	12.6	5.1	636	89.3	2.6	1270
ايلول	1	7.75	160	428	58.4	68.8	19.8	5.7	504	92.6	2.7	1207
	2	7.60	158	434	59.2	69.7	17.7	5.6	541	93	6.68	1282
تشرين الاول	1	7.79	181.2	448	152.8	16.10	19.7	5.7	584	99.1	5.95	1370
	2	7.60	183.22	434	124.8	29.77	26.6	7.4	466	97.2	3.47	1339
تشرين الثاني	1	7.46	187.14	446	116.8	37.5	23.5	6	435	115.2	3.88	1263
	2	6.95	265.7	452	100	48.8	26.7	6.1	444	118.6	5.78	1389
كانون الاولى	1	7.63	206.3	456.2	126.8	35.5	21.7	6.2	484	110.5	4.43	1370
	2	7.24	256.7	460.6	116.3	37.8	19.3	6	486	125.7	4.24	1372

المصدر : مديرية بيئية محافظة النجف ، شعبة التحاليل البيئية ، 2006 ، بيانات غير منشورة .

(*) 1 هو رمز للمحطة الاولى ، 2 رمز للمحطة الثانية . (**) يوجد نقص في البيانات من المديرية أعلاه خلال هذه السنة .

جدول (9)

نتائج الفحوصات الكيميائية والفيزيائية لمياه شط الكوفة في محافظة النجف لسنة (2007)
وكمية الملوثات فيه (ملغم / لتر)

فوسفات	كبريتات **	نترات	توصيلة كهربائية	بوتاسيوم	صوديوم	املاح ذاتية	اوكسجين	عکورة	مغسيسيوم	كالسيوم	عسرة كلية	كلوريدات	الدالة الحامضية	رقم	الشهر
0.9	--	4.34	952	2.2	102	478	6.2	12	39.04	88.8	400	175.3	7.43	* 1	ك
0.8	--	4.36	976	3.1	111	487	6.4	13	48.8	97.6	396	188.12	7.69	* 2	
0.9	--	4.91	1246	6.7	69.5	626	6.9	18.9	63.44	104	476	211.6	8.14	1	شباط
0.9	--	4.79	1316	7.38	79.7	661	6.8	17.2	63.44	107	458	237.11	7.79	2	
0.93	--	2.89	1438	7.4	104.7	721	6.6	11.8	76.6	63.2	520	134.2	7.75	1	آذار
0.91	--	2.88	1412	5.90	100.6	708	6.1	13.6	74.1	57.6	456	125.4	7.74	2	
0.73	--	2.30	1499	4.70	108	751	5.9	14.7	58.56	77.6	456	126.4	7.64	1	نيسان
0.92	--	1.01	1495	8.3	116.3	752	6.8	16.2	73.2	84.8	520	142.07	7.21	2	
0.199	--	1.35	1290	6.8	102	654	5.5	10.9	53.60	59.6	432	198.7	7.47	1	آيار
0.137	--	0.99	1294	6.7	103	650	5.8	11.8	68.32	54.4	412	205.7	7.51	2	
1.6	--	7.04	1298	6.40	159.5	652	7.4	17	52.21	67.8	560	133.2	7.86	1	حزيران
1.4	--	29.95	1344	6.47	162.2	676	7.18	19.6	69.80	69.6	538	135.2	7.43	2	
1.6	--	2.61	1208	4.46	90	603	7.07	16.6	51.72	53.6	382	139.1	7.18	1	تموز
1.6	--	1.15	1225	2.3	85	609	7.4	17.3	36.60	50	394	136.2	7.07	2	
0.041	165.5	29.06	1376	3.96	97.2	687	7.4	25.2	51.24	56	404	117.5	7.40	1	آب
0.058	147.5	28.3	1390	4.07	100.3	693	7.7	23.7	63.40	59.2	426	119.5	7.45	2	
0.43	190.7	28.1	1301	5.08	100.9	650	6.3	20	43.9	59	390	125	7.7	1	يلول
0.26	147.6	28.9	1481	5.13	101.5	740	6.9	20.2	48.8	58	392	145	7.32	2	
0.23	194.9	20	1199	6.2	104.5	601	7.7	22	66.8	58	372	131.3	7.9	1	ت 1
0.24	229	27.4	1541	4.5	127.5	767	6.6	21	67.8	58.4	388	141.09	7.7	2	
0.32	89.3	27.8	1341	12.18	80.3	669	4.6	28	61	60.8	364	110.09	7.6	1	ت 2
0.31	128.4	27.4	1387	11.06	82.4	692	4.5	26.9	66.3	58.4	356	107.7	7.9		
0.23	91	20.42	1397	11.18	89.3	700	5.8	15.5	47.3	58.8	454	156.7	7.7	1	ك 1
0.21	132	28.39	1387	13.07	88.13	694	5.6	18.5	52.7	60	458	195	7.8	2	

المصدر : مديرية بيئية محافظة النجف ، شعبة التحاليل البيئية ، 2007 ، بيانات غير منشورة .

(*) 1 هو رمز للمحطة الاولى ، 2 رمز للمحطة الثانية . (**) يوجد نقص في بيانات الكبريتات بسبب حصول عطل في جهاز الفحص .

جدول (10)

نتائج الفحوصات الكيميائية والفيزيائية لمياه شط الكوفة في محافظة النجف لسنة (2008) وكمية الملوثات فيه (ملغم/لتر)

فوسفات	كبريتات **	نترات	توصيلية كهربائية	بوتاسيوم	صوديوم	املاح ذاتية	اوكسجين	عكورة	مغسيسيوم	كلاسيوم	عسرة كلية	كلوريدات	البيضة الثانية	البيضة الثالثة	البيضة الرابعة	البيضة الخامسة
0.73	136.1	34.5	1190	9.83	181.1	1118	5.1	15.5	53.4	136	500	314.3	8.04	* 1	٢	
0.92	79.2	34.19	1197	8.65	180	1127	5.1	16	77.8	132	530	289.3	7.75	* 2		
0.199	144.8	31.1	1390	6.75	181	1122	5.2	27	82.7	140	610	281.2	7.87	1	٣.٤	
0.137	165.7	31.4	1455	6.75	202	1154	5.1	27.5	86.3	140.8	612	278.2	7.79	2		
1.95	301.4	31.5	1699	10.5	139.6	1286	5.3	26.9	98.3	152.8	676	266.5	8.08	1	٥.٦	
1.85	311	31.4	1655	10.2	174.3	1247	5.7	29	86	144	664	277.2	7.81	2		
1.73	--	32	1611	6	293.3	1120	4	39.9	63.9	152	620	303.7	8.1	1	٦.٧	
1.1	--	32.7	1652	7.1	283.8	1135	4.9	35.9	75.2	136	640	289	7.71	2		
0.45	--	29.5	1667	11.6	135.3	1110	4.2	41.8	75.15	156	610	306.67	7.2	1	٧.٨	
0.49	--	28.2	1948	11.19	148.1	1281	4.9	29.1	67.3	160	680	175.6	7.3	2		
1.12	--	25.95	2081	7.6	188	1232	4.8	27.9	89.7	154.4	600	179.4	7.59	1	٩.٩	
1.8	--	27.34	2054	7.38	187.2	1213	4.8	25.9	88.8	165.6	700	206.11	7.56	2		
1.58	220	33.75	1788	12.68	182	1081	4.2	53	82.7	163.2	620	179.2	7.04	1	١٠.٣	
1.21	226	32.47	2340	12	240	1388	4.6	46.3	81.7	200	650	284	7.13	2		
1.01	280	25.29	2147	13	130	1269	5.06	87.1	64.4	169	610	284	8.22	1	١١.٣	
1.1	275	32.11	2308	16.5	170	1366	5.09	78.1	67.8	176	700	293.9	8.08	2		
1.02	220	28.52	1562	9.6	183	1184	4.8	49.4	81.5	101.9	510	161.9	8.16	1	١٢.٣	
1.5	151	28.53	1463	11.1	185	1184	4.22	37.8	86.3	101	500	167	8.5	2		
2.1	380	30.8	2371	11.2	170	1196	5.6	29	71.5	100	640	178	8.17	1	١٣.١	
1.5	335	34.5	2375	16.12	177	1159	5.4	26.2	71.2	106	630	192	8.04	2		
2.1	375	29.3	1688	9.7	130.4	1158	6.2	22.2	63.9	138	640	244.9	8.4	1	١٤.٢	
1.5	510	33	1637	9.5	144.5	1123	6.1	18.7	63.4	163.6	620	225.3	8			
0.69	409	11.1	1382	13.5	192	980	9.1	10	81	132.4	520	201.8	8.2	1	١٥.١	
0.595	402	7.9	1285	12.8	182.3	763	9.1	12	82	136	500	216.5	8.2	2		

المصدر : مديرية بيئة محافظة النجف ، شعبة التحاليل البيئية ، 2008 ، بيانات غير منشورة .

(*) 1 هو رمز للمحطة الاولى ، 2 رمز للمحطة الثانية .(**) يوجد نقص في بيانات الكبريتات بسبب حصول عطل في جهاز الفحص .

جدول (11)
 نتائج الفحوصات الكيميائية والفيزيائية لمياه شط الكوفة في محافظة النجف لسنة (2009 **)
 وكمية الملوثات فيه (ملغم / لتر)

الرقم	المحطة	النوع	التركيز	النترات	بوتاسيوم	صوديوم	املاح ذاتية	اوكسجين	عکورة	مغنيسيوم	كالسيوم	عسرة كلية	كلوريدات	حامضية	الماء	النهر
1	النهر	نitrates	mg/l	7.9	1420	9.07	77.5	716	10.6	5	73.2	52	430	149.9	8.3	1
2	النهر	alkalinity	mg/l	7.11	1392	9.02	79.1	696	10.7	5	81	52.8	464	152.8	8.2	2
3	النهر	alkalinity	mg/l	6.68	1191	5.6	55.3	596	9.9	5	76.6	54.4	450	134.2	8	1
4	النهر	alkalinity	mg/l	8.41	1239	8.7	61	620	8.4	6	79.5	56	466	150.8	8.1	2
5	النهر	alkalinity	mg/l	8.59	1281	9.24	133	656	9.4	9.38	78.2	60	470	151.8	7.9	1
6	النهر	alkalinity	mg/l	17.89	1120	8.8	121	562	10.0	14.8	73.2	40	400	144	8	2
7	النهر	alkalinity	mg/l	7.67	1222	10.7	125	610	10.2	10.71	73.2	48	420	152.8	7.74	1
8	النهر	alkalinity	mg/l	8.49	1242	9.83	127	620	11.3	12.1	72.7	50.4	424	155.7	7.75	2
9	النهر	alkalinity	mg/l	9.17	1293	10.1	117.4	651	9.1	10.5	69.5	56	415	166	7.92	1
10	النهر	alkalinity	mg/l	9.14	1313	9.7	105.5	657	9.8	14.5	67.9	68	413	179.3	7.81	2
11	النهر	alkalinity	mg/l	7.97	1224	7.21	148.3	612	7.03	29.6	58.07	68.8	410	145.9	7.5	1
12	النهر	alkalinity	mg/l	7.72	1218	7.5	156.5	611	6.40	33.2	62.46	76	446	150.89	7.43	2
13	النهر	alkalinity	mg/l	8.37	1088	7.76	145	545	6.7	29.8	41.5	104	430	173.4	7.5	1
14	النهر	alkalinity	mg/l	6.99	1127	11.5	143	561	9.1	29.5	36	108	420	163.6	7.4	2
15	النهر	alkalinity	mg/l	6.5	1477	6.5	161	871	8.12	25.7	57.5	57.6	380	141.09	7.9	1
16	النهر	alkalinity	mg/l	7.8	1537	10.2	167	900	5.5	23.6	49.28	56	342	117.51	7.7	2

المصدر : مديرية بيئية محافظة النجف ، شعبة التحاليل البيئية ، تحاليل 2009 ، بيانات غير منشورة
 (*) هو رمز للمحطة الاولى ، 2 رمز للمحطة الثانية . (**) يوجد نقص في البيانات من المديرية أعلاه خلال هذه السنة .

2- الكلوريدات (CL) :

يتبيّن من الجدول رقم (8) لسنة الرطبة (2006) بان نسب الكلوريدات كانت ضمن الدرجات المتوسطة من الحدود المسموح بها خلال الاشهر من حزيران حتى شهر تموز ، الا انها شهدت زيادة في شهر تموز (2 في المقطة الثانية وصلت الى 265.7 ملغم/لتر) وفي شهر اكتوبر (لكلا المحظتين بلغت 206.3 ، 256.7 ملغم/لتر) وهذه الزيادة وصلت الى الحدود العليا المسموح بها منها ، مما يشير الى وجود تلوث نسبي في هذين الشهرين فقط من هذه السنة .

اما في سنة (2007) فكانت نسب الكلوريدات (CL) المسجلة في تحاليل المياه خلالها كلها ضمن الحدود المتوسطة لها ولجميع اشهر السنة وللمحظتين على حد سواء جدول رقم (9) عدا الارتفاع الذي سجل في شهر شباط والذي وصلت فيه قيم الكلوريدات الى (211.6 ، 237.11 ملغم/لتر) في كلا المحظتين على التوالي . لذا فان المياه في سنة 2007 تعد غير ملوثة بالنسبة لهذا العنصر . الا اننا نجد ان ومن خلال الجدول رقم (10) ان الصورة تتغير كلياً وبوضوح خلال سنة (2008) ، اذ ان التراكيز المسجلة لهذا العنصر خلاله كانت مرتفعة وغالباً ما كانت اعلى من الحدود العليا المسموح بها ، اذ نجد ان تلك التراكيز بلغت ارتفاعاً كبيراً في بداية السنة خلال شهر اكتوبر والتي بلغت (314.3 ملغم/لتر) ، وهي أعلى من الحد المسموح به بـ (114.3 ملغم/لتر) و(289.34 ملغم/لتر) في المقطة الثانية وهي أعلى من الحد المسموح به بـ (89.34 ملغم/لتر) لذا فان التلوث كبير جداً بهذا العنصر خلال هذا الشهر والأشهر التي تليه خاصة في المقطة الاولى خلال شهري نيسان وأيار والتي بلغت القيم فيها حدود مرتفعة جداً وصلت الى (303.7 ، 306.67 ملغم/لتر) على التوالي ، ونلاحظ من نفس الجدول ان الزيادة في النسب المسجلة مستمرة وتتراوح بين (289-293.9 ملغم/لتر) عدا ما سجل في المقطة الثانية خلال شهر أيار والذي وصل الى (175.6 ملغم/لتر) وما سجل في المقطة الاولى خلال شهر حزيران والذي وصل الى (179.4 ملغم/لتر) ، ومما سبق نتبين بان تناقص التصارييف المائية نتيجة لتغير الخصائص المناخية الذي حدث في هذه السنة اثر في زيادة تراكيز هذه المادة مما جعل المياه في منطقة الدراسة ملوثة جداً بهذه المادة خلالها .

اما التحاليل المسجلة في سنة (2009) الرطبة لمادة الكلوريدات فقد سجلت تراكيز معتدلة مسموح بها لا غالب الاشهر وتراوحت بين (117-192 ملغم/لتر) خلال المدة بين شهر اكتوبر (حتى 1) جدول رقم (11) ، لذا فان المياه تعد غير ملوثة بالنسبة لهذا العنصر خلاله ، الا ان هناك ارتفاع سجل خلال الشهرين تموز واكتوبر (1 و 2) وكان الارتفاع واضحاً خاللهما للمحظتين على حد سواء ، اذ بلغت (44.9 ، 225.3 ملغم/لتر) و (201.8 ، 216.5 ملغم/لتر) للمحظتين وخلال الشهرين على التوالي وهذه النسب أعلى مما حدته مديرية بيئة النجف الانها ضمن الحدود المسموح بها ضمن منظمة الصحة الدولية .

3- العسرة (T.H) :

يتضح من الجدول رقم (8) لسنة (2006) والتي تعد سنة رطبة - بان العسرة الكلية المسجلة وفق التحاليل في هذا الجزء من نهر الفرات المشمول بالدراسة ترتفع فيه العسرة الكلية للمياه وللمحظتين في جميع اشهر السنة عن الحدود العليا المسموح بها وفق ما ورد في الجدولين (5 و 6) ، ويوصف الماء فيها بأنه عسر جداً كون قيم العسرة فيه تزيد عن (300 ملغم/لتر) اذ تراوحت قيمها بين (334-530 ملغم/لتر) . اما في سنة (2007) وحسب الجدول رقم (9) فقد نتج عن التحاليل البيئية تسجيل قيم مرتفعة ايضاً لهذه المادة وبذلك فان الماء بوجودها يوصف بأنه عسر جداً كون قيم العسرة تجاوزت الحد الاعلى المسموح به وفي المحظتين ولجميع اشهر السنة ، اذ تراوحت بين (356-560 ملغم/لتر) ، وبذلك فان الماء ضمن هذه القيم يعد ملوثاً بهذه المادة .

ويبيّن لنا الجدول رقم (10) ارتفاع كبير جداً في العسرة الكلية للماء خلال سنة (2008) متأثرةً بخصائص الجفاف من جهة وقلة الوارد المائي من جهة أخرى ، فقد سجلت فيما تفوق الحد الأعلى المسموح به منذ شهر (ك 2) الذي بلغت فيه قيمها بين (500-530 ملغم/لتر) في كلا المحطتين على التوالي . واستمرت الزيادة وبشكل متقارب من شهر شباط حتى حزيران بين (610-680 ملغم/لتر) ، وبعدها ازدادت حتى وصلت إلى (700 ملغم/لتر) في المحطة (2) في شهر حزيران ثم قلت نسبياً عن الرقم المذكور إلى أن عادت وارتفعت في شهر أيلول في المحطة (2) إذ وصلت إلى (700 ملغم/لتر) ، ثم عادت وتناقصت نسبياً خلال الأشهر (ت 1 ، ت 2 ، ك 1) إلا أنها بقيت مرتفعة جداً عن الحدود المسموح بها ، وبذلك فان التلوث بـ (T.H) خلال هذه السنة القليلة الامطار كان أعلى بكثير مما كان عليه خلال السنتين السابقتين .

اما خلال سنة 2009 فكانت قيم (T.H) مرتفعة عن الحدود العليا وفي كلا المحطتين اذ تراوحت بين (300-470 ملغم/لتر) خلال الأشهر من ايلول إلى ك 2 ، وبذلك فان نسبة التلوث بـ (العسرة) في هذه السنة رغم كونها مرتفعة الا انها اقل مما كانت عليه خلال سنة 2008 ووفقا للمعيار المحدد في جدول رقم (7) .

4- الكالسيوم (Ca) :

يتضح من الجدول (8) بان سنة 2006 سجلت قيم مقبولة من عنصر الكالسيوم خلالها وللمحطتين معاً ، ولم تزداد عن متوسط النسب المسموح بها ، اذ تراوحت بين (52-73 ملغم/لتر) ولم تزداد القيم عن (100 ملغم/لتر) الا خلال الأشهر (ت 1 ، ت 2 وك 2) والتي تراوحت فيها بين (100 ملغم/لتر في المحطة الثانية في شهر ت 2 الى 152 ملغم/لتر في المحطة الأولى خلال شهر ت 1) ، وهي حتى في هذه الزيادة لم تتجاوز الحد الأعلى المسموح به وهو (200 ملغم/لتر) ، لذا فان الماء في منطقة الدراسة خلال هذه السنة لم يكن ملوثاً بهذا العنصر بسبب قلة تركيزه فيها .

نرى في سنة 2007 التي تم تسجيل التحاليل الخاصة بها في جدول (9) بان قيم الكالسيوم الموجودة في المياه خلالها كانت بتراكيز متوازنة ومعتدلة وضمن الحدود المسموح بها في المحطتين ولجميع أشهر السنة ، اذ تراوحت مابين (50-97 ملغم/لتر) عدا الارتفاع الذي تم تسجيله خلال شهر شباط فيها والذي وصل إلى (104 ، 107 ملغم/لتر) في المحطتين الأولى والثانية على التوالي . وهي بهذا الارتفاع لازالت اقل من الحدود العليا المسموح بها . وبذلك فان مياه الشط لاتعد ملوثة بهذا العنصر خلال هذه السنة .

وتوضح النتائج لسنة 2008 والواردة في الجدول (10) بان نسب الكالسيوم المسجلة رغم ان انها في معظم الأشهر كانت ضمن الحدود المسموح بها ، الا انها قيمها كانت مرتفعة جداً مقارنة مع ما سجل لها خلال السنوات 2006 و2007 ، واقربت من الحد الأعلى المسموح به كون بعضها تجاوز (100 ملغم/لتر) ، اذ تراوحت بين (100-200 ملغم/لتر) حتى انها زادت حتى وصلت إلى الحد المسموح به في شهر تموز في المحطة الثانية التي وصلت فيها إلى (200 ملغم/لتر) . وبذلك فان هذه التراكيز تدل على ان هناك تلوثاً نسبياً بهذا العنصر في مياه المنطقة المدرستة خلال هذه لسنة المرتفعة الحرارة والقليلة الامطار . ثم عادت النسب المسجلة لعنصر الكالسيوم في سنة 2009 إلى الدرجات الدنيا من الحدود المسموح بها ، بل وحتى اقل منها في معظم أشهر السنة وللمحطتين على حد سواء ، اذ تراوحت بين (40-76 ملغم/لتر) عدا الارتفاع النسبي الذي سجل خلال شهر تموز والذي كان اقرب إلى متوسط الحد المسموح والبالغ (104 ملغم/لتر في المحطة الأولى و 108 ملغم/لتر في المحطة الثانية) وهو لم يتتجاوز الحد الأعلى المسموح به ، لذا فان المياه في منطقة الدراسة ضمن هذه القيم لم تتجاوز الحد المقبول للتلوث بهذا العنصر خلال هذه السنة .

5- المغنيسيوم (Mg) :

سجلت تحليلات المياه في منطقة الدراسة في سنة 2006 تراكيز منخفضة نسبياً لعنصر المغنيسيوم خلال سنة 2006 الرطبة تراوحت قيمها بين (37.5 – 84.4 ملغم/لتر) ، لذا فان المياه في شط الكوفة وبكل المحيطين غير ملوثة بهذا العنصر خلال هذه السنة .

لم يختلف الحال كثيراً خلال سنة 2007 بالنسبة لقيم هذا العنصر في كلا المحيطين ولجميع الاشهر ، ورغم انها ارتفعت مقارنة بما سجل خلال سنة 2006 ، الا ان الزيادة كانت قليلة ومتوازنة ولم تتجاوز الحد المسموح به ، فقد تراوحت قيمه ما بين (39.04 – 76.6 ملغم/لتر) ، لذا فان مياه المنطقة غير ملوثة بهذا العنصر خلال هذه السنة .

وتغير الحال خلال السنة الجافة 2008 كما مبين في الجدول (10) ، فقد ازدادت تراكيز هذا العنصر عما كانت عليه خلال الستين السابقة خاصة في الاشهر (شباط ، اذار ، حزيران ، تموز ، ايلول و اب) حيث انها تجاوزت الـ (80 ملغم/لتر) وتراوحت ما بين (81 – 98.3 ملغم/لتر) ، الا انه وبالرغم من هذه الزيادة فان القيم المسجلة لا تزال في ضمن الحدود المسموح بها ، وبذلك فان التلوث هنا نسبياً في مياه الشط خلال هذه السنة .

وسجلت في سنة 2009 تراكيز متوازنة لهذا العنصر لجميع الاشهر وفي المحيطين كما هو مبين في الجدول (11) ، عدا الارتفاع القليل الذي سجل في المحطة الثانية خلال شهر لك 2 والذي بلغ (81 ملغم/لتر) ، ففي هذه السنة كانت القيم المسجلة تتراوح بين (36 – 79.5 ملغم/لتر) وهي جميعها لم تتجاوز متوسط الحد المسموح به ، لذا فال المياه ضمن هذه السنة لا تعد ملوثة بهذا العنصر .

6- العكوره (Tur) :

يتضح من الجدول (8) بان عكورة المياه المسجلة ووفق التحاليل لسنة 2006 معتدلة جداً ولم تتجاوز الحد المسموح به ، وكانت معظمها واقعة ضمن متوسط الحدود عدا ما سُجل في المحطة الثانية خلال الاشهر (حزيران ، ت 1 و ت 2) ، اذ بلغت (28.3 ، 26.6 و 26.7 ملغم/لتر) على التوالي ، لذا فان التلوث بعكورة الماء كان قليلاً خلال هذه السنة . اما في سنة 2007 فقد اوضح جدول (9) بان هناك زيادة قليلة في عكورة الماء عما كانت عليه خلال سنة 2006 خاصة في الاشهر الاخيرة منها والتي كانت فيها اقرب الى الحد الاعلى المسموح به منها ، وفي كلا المحيطين ، ولم تسجل قيماً تتجاوز الحد الاعلى المسموح به الا في شهري (آب و ت 2) وللمحيطين اذ بلغت (23.7 ، 25.2 ملغم/لتر) و (28 ، 26.9 ملغم/لتر) في الشهرين المذكورين على التوالي ، لذا فان الماء لا يعد ملوثاً بهذه المادة خلال هذه السنة عدا التلوث النسبي خلال هذين الشهرين .

الا ان التحليلات البيئية للمياه في المنطقة المدروسة سجلت خلال سنة 2008 زيادة واضحة في بقى عكورة المياه تجاوزت الحدود العليا المسموح بها ولمعظام اشهر السنة وفي كلا المحيطين ، اذ تراوحت بين (25 – 53 ملغم/لتر) ، وسجلت زيادة كبيرة جداً خلال شهر آب الذي وصلت القيم فيه الى (87.1 – 78.1 ملغم/لتر) في كلا المحيطين على التوالي ، ولم تتحسن القيم المسجلة الا في شهري لك 1 و لك 2 ، لذا فان المياه تعد عكرة جداً خلال هذه السنة ، ومياه المنطقة تعد ملوثة بهذه المادة كونها بلغت قيم تجاوزت كثيراً الحد المسموح به لها خلال هذه السنة .

تم تعود التراكيز المسجلة لهذه المادة الى الانخفاض الواضح خلال سنة 2009 عما كانت عليه خلال السنة الشديدة الجفاف 2008 ، كما في جدول (11) ، عدا الارتفاع الي سُجل في الاشهر (حزيران ، آب و ايلول) والذي تراوح بين (25.7 – 33.20 ملغم/لتر) ، لذا فان التلوث بالعكورة كان نسبياً خلال سنة 2009 .

وتجدر بالذكر هنا ان التلوث بالعكورة لا يقل خطرا عن التلوث بباقي العناصر والمواد الموجودة في المياه ، اذ تؤدي زيادة معدلات العكورة عن الحدود المسموح بها في المياه الى اعاقة تخلص الضوء للمياه وبذلك تسبب في اخفاق عمليات البناء الضوئي للنباتات ، كما تؤثر في تنفس الحيوانات خاصة الاسماك بسبب المواد الموجودة مثل الطين والمواد العضوية وغير العضوية) ، كما تؤثر في استعمالات المياه المختلفة خاصة لاغراض الصناعة والشرب .

7- الاملاح الذائبة (T.D.S) :

يتضح من الجداول (8) ، (9) ، (10) ، (11) بان كميات الاملاح الذائبة التي اظهرتها التحليلات مرتفعة تقريبا في مياه منطقة الدراسة وكانت معظمها ضمن الحدود الوسطى والعليا من المحددات الطبيعية التي حدتها مديرية بيئة النجف ومنظمة الصحة العالمية ، اذ نلاحظ من الجدول (8) ان الاملاح الذائبة الموجودة في المياه خلال سنة 2006 الرطبة كانت تتراوح بين (434 - 692 ملغم/لتر) عدا الارتفاع الذي سجل في شهر آب والذي وصل الى (692 ، 636 ملغم/لتر) في المحيطتين على التوالي ، الا انه لم يتجاوز الحدود المسموح ، مما يعني ان التلوث كان قليلا بهذه المادة خلال هذه السنة .

اما في سنة 2007 فنلاحظ ان قيم الاملاح الذائبة المسجلة في جدول (9) ازدادت عما كانت عليه خلال في سنة 2006 ، ووصلت الى الحدود العليا لما هو مسموح به الا انها ايضا لم تتجاوز تلك الحدود عدا ما سجل خلال شهر نيسان والبالغ (751 ، 752 ملغم/لتر) للمحيطتين الاولى والثانية على التوالي ، وما سجل في المحطة خلال شهر ت1 والذي وصل الى (767 ملغم/لتر) ، الا اننا نجد في الجدول (10) ان كميات تلك الاملاح قد ازدادت وبشكل مضاعف تقريبا في سنة 2008 عما كان مسجل خلال السنتين السابقتين حتى وصلت في شهر تموز الى (1388 ملغم/لتر) اي انها اعلى من الحد الاعلى المسموح به بـ (638 ملغم/لتر) ، وان قيمها في تلك السنة كانت تتراوح بين (1081-1388 ملغم/لتر) ، وهي بذلك سجلت قيم لم يسبق تسجيلها في منطقة الدراسة خاصة خلال السنوات قيد الدراسة ، عدا الانخفاض الذي سجل في شهر ت1 وفي المحيطتين على التوالي والذي بلغ (890 ، 763 ملغم/لتر) ، والذي ايضا كان اعلى من الحدود المسموح بها ، مما يدل على اثر ارتفاع درجات الحرارة وقلة كميات الامطار الساقطة خلالها ، وقلة التصارييف المائية في تسجيل درجات عالية من التلوث بهذه المادة في مياه سطح الكوفة خلال هذه السنة .

وتناقصت القيم خلال سنة 2009 كما هو مبين في الجدول (11) اذ تراوحت قيم الاملاح الذائبة في مياه الشط خلالها بين (545 - 716 ملغم/لتر) وهي ضمن الحدود المسموح بها، الا انه تم تسجيل ارتفاع اخر خلالها تجاوز الحد المسموح به للمحيطتين على التوالي وذلك خلال شهر اب وايلول ، اذ وصلت القيم فيما الى (871 ، 884 ، 900 ملغم/لتر) و (884 ، 884 ملغم لتر) ، وبذلك فان المياه في منطقة الدراسة كانت ملوثة نسبيا ولاشهر معينة خلال هذه السنة ، وهي اقل بكثير مما كانت عليه خلال سنة 2008 .

8- الصوديوم (Na) :

رغم عدم حصولنا على الحدود المسموح بها للمياه في منطقة الدراسة الا اننا من خلال التسجيلات المبينة لسنوات الدراسة نلاحظ ان هناك ارتفاع للقيم المسجلة بهذا العنصر خلال سنة 2008 مقارنة بالسنوات الاخري ، فمن الجدول (8) يتبين ان قيم الصوديوم خلال سنة 2006 تراوحت بين (86.2 - 125 ملغم/لتر) ، وكانت تلك القيم تتدرج بالزيادة اعتبارا من شهر حزيران الى شهر ت1 ، وهذه الزيادة كانت متوازنة تقريبا مع ما سجل خلال باقي السنوات . اما في عام 2007 كانت قيم الصوديوم الموجودة في المياه اعلى مما سجل خلال عام 2006 ، وكان تلك الكميات متذبذبة وتزيد في معظم اشهر هذه السنة عن (100 ملغم/لتر) وترأوحت معظمها ما بين (69.5 -

162 ملغم/لتر) الا انها كانت مقبولة رغم تلك الزيادة ، الا اننا في عام 2008 نرى ان تلك القيم ازدادت بشكل كبير جدا حتى انها في عدد من الاشهر وصلت الى ضعف القيم التي سجلت خلال الستين السابقين والمحطتين على حد سواء ، اذ تتراوح تلك القيم ما بين (130 – 292 ملغم/لتر) ، عدا الانخفاض الذي سُجل خلال شهر ايار والذي بلغ (35.30 ، 48.1) ملغم/لتر) للمحطتين على التوالي ، وما سبق يتبين بان المياه تعد ملوثة خلال هذه السنة ، وفي سنة 2009 نرى من الجدول (11) بان قيم الصوديوم عادت وانخفضت نسبيا اما كانت عليه في سنة 2008 ، الا انها ايضا سجلت فيما تجاوزت الـ (100 ملغم/لتر) لعدة اشهر حتى وصلت الى (183 – 185 ملغم/لتر) خلال شهر ايلول والمحطتين على التوالي .

9- البوتاسيوم (K) :

يبين جدول (8) بان قيم التحليلات المسجلة للبوتاسيوم خلال سنة 2006 كانت اعتيادية ومتوازنة ولم تتجاوز الحد المسموح بها ولجميع اشهر السنة ، اذ تلك القيم تتراوح بين (2.4 – 6.68 ملغم/لتر) ، اما في سنة 2007 فنرى ومن خلال الجدول (9) ان القيم المسجلة للبوتاسيوم متوازنة تقريبا اذ تتراوح بين (2.2 – 8.3 ملغم/لتر) ، الا انها سجلت نوعا من الارتفاع عن الحالة الاعتيادية خلال شهري ت 2 و ك 1 بلغ (12.18 ، 11.06 ملغم/لتر) والمحطتين على التوالي ، مما يشير الى وجود نوع من التلوث بهذا العنصر خلال هذين الشهرين من السنة .

تختلف حالة القيم المسجلة لهذا العنصر خلال سنة 2008 ، اذ نلاحظ من الجدول (10) انها ترتفع وبشكل واضح وتتجاوز الحدود المسموح بها في عدة اشهر خاصة خلال الاشهر (اذار ، ايار ، تموز ، ايلول ، ت 1 و ك 1) ، اذ كانت تلك القيم تتراوح بين (6 – 16.5 ملغم/لتر) ، وبذلك فان مياه الشط تعد ملوثة بهذا العنصر وفي معظم اشهر هذه السنة ، وبعد ذلك نلاحظ من الجدول (11) انخفاض القيم المسجلة لهذا العنصر خلال سنة 2009 اما كانت عليه خلال سنة 2008 ولم تتجاوز الحدود المسموح بها عدا الارتفاع القليل الذي سجل في المحطة (1) والذي بلغ (10.10 ، 10.65 ، 11.5 ، 10.2 ملغم/لتر) خلال الاشهر نيسان ، ايار ، تموز و اب على التوالي . لذا فالالتلوث بهذا العنصر كان نسبيا خلال هذه الاشهر من السنة فقط .

10- النترات (Na) :

تعد المخلفات الثقيلة ومياه البزل المسبب الرئيسي لهذا العنصر في مياه الشط ، لم تكن المعلومات كافية لاجراء تحليلات لهذا العنصر خلال سنة 2006 ، الا ان مديرية البيئة في المحافظة اكدت بان مياه المنطقة المدروسة لم يسجل فيها زيادة عن الحدود المسموح بها لهذا العنصر خلال هذه السنة ، اما في سنة 2007 فنلاحظ من الجدول (9) بانه لم تسجل قيما تزيد عن الحد المسموح به خلال الاشهر من ك 2 الى تموز ، الا انه بعد هذا الشهر اخذت القيم المسجلة للنترات بالارتفاع وتجاوزت الحد المسموح به ، اذ تتراوح بين (20 – 29.06 ملغم/لتر) ما يشير الى وجود تلوث بهذا العنصر خلال الاشهر اب ، ايلول ، ت 1 ، ت 2 و ك 1 للسنة المذكورة .

ونلاحظ من الجدول (10) بان القيم المسجلة لمعظم اشهر السنة قد تجاوزت الحد المسموح به وبدرجة كبيرة جدا كونها وصلت الى ضعفين او ثلث اضعاف ما سجل خلال السنة السابقة ، اذ تتراوح قيمها بين (31.1 – 34.19 ملغم/لتر) ، وان القيم المسجلة للمحطتين خلال شهر ك 2 والبالغة (34.19 ، 34.5 ، 19.19 ملغم/لتر) على التوالي كانت اعلى من الحد المسموح بـ (19.5 ملغم/لتر) ، ولم يسجل انخفاضا لقيمة النترات فيها الا في شهر ك 1 والتي بلغت (11.1 ،

7.9 ملغم/لتر) للمحطتين على التوالي ، وهذا يدل على ان مياه الشط كانت ملوثة جداً بعد العنصر خلال سنة 2008 .

تغير الحال بعد سنة 2008 كما في الجدول (11) الذي يشير الى انه خلال سنة 2009 لم تسجل قيم للنترات تزيد عن الحدود المسموح بها ، بل كانت معتدلة وتتراوح بين (6.68 – 9.17 ملغم/لتر) ، عدا الارتفاع الذي سجل في المحطة (2) خلال شهر اذار والذي وصل الى (17.89 ملغم/لتر) ، وبذلك فان مياه الشط لا تعد ملوثة بالنترات خلال سنة 2009 .

11- الفوسفات (Po4) :

اكدت مديرية بيئه المحافظة بأنه خلال السنة 2006 لم يكن هناك تلوث ملحوظ بهذه المادة ، إلا أن المعلومات المتوفرة لم تكن كافية بالشكل الذي يمكن من وضعها في جدول متكامل ، أما خلال سنة 2007 فكانت القيم المسجلة في الجدول (9) معظمها اعتيادية ، الا انها سجلت ارتفاعاً في تلك القيم ابتداءً من شهر اذار حتى شهر تموز والتي تراوحت القيم خلالها بين (0.73 – 1.6 ملغم/لتر) وهي أعلى من الحدود المسموح بها ، لذا يوجد تلوث بهذه المادة خلال هذه الاشهر من سنة 2007 .

تغير الحال في سنة 2008 ، اذ يشير الجدول (10) الى وجود تلوث كبير جداً بهذه المادة الخطرة ، وذلك لأن القيم المسجلة لها كانت مرتفعة وجميعها تقريباً وصلت الى اضعاف الحدود المسموح بها وفي جميع اشهر السنة للمحطتين على حد سواء ، فهي تراوحت بين (0.73 – 2.1 ملغم/لتر) عدا الانخفاض النسبي الذي سجل خلال شهر ايار والذي بلغ (0.45 ، 0.49 ملغم/لتر) للمحطتين على التوالي ، وقد اكدت المديرية المختصة بان الآثار السلبية الناتجة عن وجود هذه المادة في المياه كانت كبيرة وخطيرة في نواحي مختلفة لامجال لذكرها في هذه الدراسة ، لذا يتضح ان لتغير خصائص المناخ الذي شهدته هذه السنة كان له اثر كبير في تلوث مياه الشط بالفسفور .

عادت القيم المسجلة للفسفور الى حالتها الاعتيادية تقريباً خلال سنة 2009 والمبينة في جدول (11) ، اذ كانت معظمها ضمن الحدود المسموح بها عدا الارتفاع النسبي الذي سجل له خلال الاشهر الثلاث اذار ، نيسان وايار والتي تراوحت القيم فيها بين (0.40 – 0.60 ملغم /لتر) .

12- الكبريتات (So4) :

تعد مياه المبازل والمبيدات والاسمدة الموجودة فيها المصدر الرئيسي للكبريتات في مياه شط الكوفة فضلاً عن المصادر الأخرى ، الا انه يوجد نقص هنا في تحليلات هذه المادة بسبب حدوث عطل في الجهاز الخاص بذلك ، الا ان مديرية بيئه النجف اشارت الى عدم تجاوز نسب الكبريتات في مياه الشط عن الحدود المسموح بها خلال سنة 2006 ، وكذلك الحال في سنة 2007 التي سجلت فيها قيم للكبريتات في جدول (9) تتراوح بين (89.3 – 229 ملغم/لتر) وهي كميات مقبولة نوعاً ما وضمن الحدود المسموح بها ، الا ان ما سُجل من قيم لتراكيز الكبريتات في مياه الشط خلال سنة 2008 كانت مرتفعة في معظم اشهر السنة حتى وصلت في شهر ت 2 الى (510 ملغم /لتر) وهي اعلى من الحدود المسموح بها بـ (110 ملغم/لتر) ، وبذلك نلاحظ وجود تلوث في مياه الشط بالكبريتات خلال هذه السنة . اما في سنة 2009 فالرغم من وجود نقص في تحليلاتها للكبريت الا ان ما سجل لدى المديرية المختصة بان تراكيز الكبريتات اقل كثيراً مما هي عليه خلال سنة 2008 ، وكانت معظمها ضمن الحدود المسموح بها عدا ما سجل في شهر اذار الذي وصلت فيه قيم تلك التراكيز الى (438 – 375 ملغم/لتر) في المحطتين على التوالي .

13- الاوكسجين (O2) :

يتبيّن من الجداول (8) ، (9) ، (11) للسنوات 2006 ، 2007 ، 2009 على التوالي
بان قيم الاوكسجين المذاب في مياه الشط لم تقل عن الحد المسموح به خلال تلك السنوات عدا

الانخفاض الذي سجل خلال شهر ت 2 من سنة 2007 والبالغ (4.60 – 4.5 ملغم/لتر) للمحطتين على التوالي . الا ان الجدول (10) يوضح وجود انخفاض واضح في قيم الاوكسجين المذاب في مياه الشط خلال سنة 2008 خاصة الانخفاض خلال الاشهر نيسان ، ايار ، حزيران ، تموز وايلول والالتي تراوحت فيها بين (4 – 4.22 ملغم/لتر) وهي اقل من الحدود المسموح بها في مياه الشط . وذلك يدلل على انخفاض الاوكسجين المذاب في المياه عندما تتلوث تلك المياه مما يؤثر سلبا على مختلف انواع الحياة في المياه وحتى على الانسان نفسه ، وهذا ما حدث في مياه شط الكوفة خلال سنة 2008 .

يعد السبب الرئيسي لانخفاض الاوكسجين في المياه هو تزايد الطحالب والاحياء المائية في تلك المياه بنسبة 40 % عن الحالات العادية لان الملوثات السالفة الذكر (فضلات المجاري المنزلية ، الفضلات الصناعية ، الاسمدة والمبيدات ، مخلفات الحيوانات) والتي تطرح عناصر عديدة مثل الفسفور والنتروجين والنحاس والزنك ... تسهم في تحفيز ما يسمى بـ (عملية الاخصاب) للطحالب المجهرية والاحياء المائية فيه مما يجعلها تتکاثر وتتمو وتسهلك كميات كبيرة من الاوكسجين المذاب في الماء فضلا عن طرحها لكميات اخرى من الكاربون والنتروجين ، اذ انه في الحالات الاعتيادية تتغذى الاحياء المجهرية على هذه الطحالب والاسماك تتغذى على هذه الاحياء ، كما تعمل البكتيريا على تفكيك المواد العضوية الى مواد غير عضوية مثل حامض الكاربوني وحامض الكبريتيك وغيرها من الاحماض ، فضلا عن النترات والفوسفات ، لكن في حالة حدوث التلوث تتسرب العناصر المعدنية بتنشيط هذه الطحالب وتکاثرها بسرعة واستهلاك كميات كبيرة من الاوكسجين المذاب في الماء الى الدرجة التي تصبح فيها الاحياء المجهرية عاجزة عن امتصاصه مما يؤدي الى موتها وترسبها في القاع وتعفنها وهذا ما يفسر فقر الانهار بالاوكسجين واختفاء كثير من الحيوانات فيه كونها لا تجد كفایتها من الاوكسجين ، مما يؤدي الى زيادة تلك الطحالب والنباتات المائية لفترة او عدم وجود الاحياء او الحيوانات التي تستهلكها وبالتالي حدوث خلل في السلسلة الغذائية في مياه النهر والذي ينعكس سلبا على وجود الاسماك فيه⁽¹³⁾ ، وعلى تراكيز كبير من المواد الموجودة في المياه .

14- التوصيلة الكهربائية (E.C*) :

تعد التوصيلة الكهربائية مؤشرا للتلوث الماء خاصة بالاملاح والمواد الصلبة الذائبة ، اذ كلما ازدادت قيمها في المياه كلما دل ذلك على زيادة تلوث تلك المياه ، لذا تشير تحاليل المياه في الجدول (8) مياه منطقة الدراسة غير نقية وان درجات التوصيلة الموجودة فيها ناتجة عن مصادر التلوث السالفة الذكر ، الا أن قيمها تتباين وتتذبذب خلال سنوات الدراسة ، ففي سنة 2006 يتبين من ملاحظة الجدول (8) ان قيم التوصيلة تراوحت بين (1207 – 1389 s/cm) عدا الزيادة التي سُجلت خلال شهر اب والذي وصل الى (1585 s/cm) . اما في سنة 2007 فيبيين جدول (9) ان قيم التوصيلة كانت متذبذبة وسُجلت فيها قيمًا مرتفعة في عدد من الاشهر اعلى مما كانت عليه خلال سنة 2006 ، ففي شهر ت 2 انخفضت قيم التوصيلة الى (952 – 976 s/cm) للمحطتين على التوالي ، في حين نجد ان قيمها ترتفع بد هذا الشهر الى ان وصلت الى (1495 – 1499 s/cm) للمحطتين على التوالي ، وبقيت القيم متقاربة حتى شهر ت 2 الذي وصلت فيه الى (1541 s/cm) في المحطة 2 ، ثم انخفضت بعدها ، وزاد الارتفاع في تلك القيم خلال سنة 2008 المبينة في جدول (10) مقارنة مع ما سجل خلال السنوات 2006 و 2007 وسنة 2009 المبينة في جدول (11) اذ وصلت فيها الى (2340 s/cm) خلال شهر تموز ، وما يلاحظ خلال سنة 2008 ان قيم التوصيلة تزداد كلما تقدمنا في اشهر السنة نتيجة لتركيز الملوثات ، ففي شهر ت 2 سجل للتوصيلة قيمًا وصلت الى (1190 ، 1198 s/cm) للمحطتين على التوالي ، وفي شهر شباط وصلت الى (1390 ، 1655 s/cm) للمحطتين على التوالي ، ووصلت الى (1699 s/cm) في شهر اذار ،

حتى وصلت الى (2340 cm/s) خلال شهر تموز وبقيت مرتفعة خلال الاشهر اب ، ايلول و ت 1 ، تم انخفضت نسبيا خلال الاشهر ت 2 و ت 1 ، نستنتج من ارتفاع قيم التوصيلة الكهربائية خلال سنة 2008 بان نسب التلوث كانت مرتفعة خلالها وهذا ما لاحظناه مسبقا من الجداول (8) ، (9) ، (10) ، (11) وكذلك الحال لبقية المواد المسجلة في مياه منطقة الدراسة السالفة الذكر ، نتيجة للخصائص المناخية السائدة خلالها والتي ادت الى زيادة نسب تلك المواد في مياه الشط مقارنة مع ما سجل في بقية السنوات ، مما يؤكّد بان تغير الخصائص المناخية الذي حدث خلال سنة 2008 كان له دوراً كبيراً في زيادة نسب وترافق الملوثات المذكورة في مياه شط الكوفة بالشكل الذي يؤثر سلباً في جميع مجالات استعمال تلك المياه سواء في الاستعمال البشري (الشرب ، الصحي ، المنزلي) او الزراعي (النباتي والحيواني) والصناعي ، فضلاً عن الاستعمالات الاخرى .

ونتيجة لكون الماء هو الاساس في جميع الانشطة والاستعمالات والسبب في ديمومة مختلف انواع الحياة فلابد من الاهتمام بالطرق والاساليب الملائمة لمواجهة مخاطر تلوث المياه الذي يحدث في سنوات متكررة كالتي حدثت خلال سنة 2008 والتي هي موضوع الدراسة بدءاً من التنبؤ بحدوث تلك التغيرات في سنوات معينة ، وانتهاءً بالمعالجات المختلفة التي تحد و تعالج وتقلل من تراكيز تلك الملوثات في المياه سواء الكيميائية ، الفيزيائية والباليولوجية منها من اجل القليل من الاثار السلبية الناتجة عن تلك الملوثات خاصة في صحة وسلامة الانسان ونشاطه الزراعية والصناعية ، فضلاً عن الحيوان والنبات .

الاستنتاجات :

تم التوصل خلال الدراسة الى عدد من الاستنتاجات كان من اهمها :

- 1- ان كميات الامطار الساقطة في محافظة النجف تقل عن المعدل العام لها خلال سنوات معينة مما ينتج عنها قلة في تصارييف مياه شط الكوفة .
- 2- ان سنة 2008 تعد من السنوات التي تحدث فيها تغيرات في خصائصها المناخية والتي تتسبب بتغيير وتلوث الانظمة البيئية بصورة عامة والنظام المائي الذي هو موضوع الدراسة بصورة خاصة .
- 3- اثرت قلة كميات الامطار الساقطة والرطوبة النسبية مع ارتفاع درجات الحرارة خلال سنة 2008 في قلة معدلات تصارييف المياه في سدة الكوفة التي تقوم بتحويل المياه الى شط الكوفة بحيث وصل معدل تلك التصارييف خلالها الى ($48.0608 \text{ m}^3/\text{s}$) .
- 4- ادى التغير في الخصائص المناخية في محافظة النجف خلال عام 2008 الى ارتفاع نسبة التلوث في مياه شط الكوفة بدرجة كبيرة مما جعله ينتقل بسبب ذلك التلوث من مرحلة التلوث المقبول الى مرحلة التلوث الخطير .
- 5- تبين من خلال التحاليل البيئية لمياه شط الكوفة بان مياهه تحتوي على عدد كبير من المواد والعناصر الملوثة كان من اهمها : كلوريدات CL ، عسرة (T.H) ، الكالسيوم Ca ، المغنيسيوم Mg ، عکورة Tur ، الاوكسجين O₂ ، مواد صلبة T.D.C ، الصوديوم Na ، البوتاسيوم K ، توصيلة كهربائية E.C ، نترات NO₃ ، كبريتات SO₄ ، فوسفات PO₄ . والتي تكمن خطورتها عند تجاوزها الحدود المسموح بها في المياه .
- 6- كما تبين من خلال التحاليل ان تراكيز تلك المواد والعناصر تزداد بشكل ملحوظ في مياه شط الكوفة خلال سنة 2008 الى الدرجة التي تزيد في معظم الاشهر عن الحدود المسموح بها .
- 7- واخيراً تبين ان للخصائص المناخية والتغيرات التي تطرأ عليها اثر كبير في تلوث المياه في شط الكوفة ، وهذا ما يتواافق مع فرضية الدراسة .

المصادر :

- 1- ابراهيم شريف واخرون ، مبادئ الجغرافية الطبيعية ، بلا .
- 2- احمد عياد مقللي ، التلوث البيئي ، دار شموع الثقافة للطباعة والنشر والتوزيع ، ليبيا ، 2002 .
- 3- انمار وهبي ، التلوث واثاره البيئية ، مجلة الارض والتنمية ، العدد الثاني ، 1995 .
- 4- تقارير بيئية من مديرية بيئة محافظة النجف ، بيانات غير منشورة .
- 5- خالص حسني الاشعب وانور مهدي صالح ، الموارد الطبيعية وصيانتها ، بغداد ، 1988 .
- 6- راتب السعود ، الانسان والبيئة ، دار الحامد للنشر والتوزيع ، عمان ، الاردن ، 2007 .
- 7- رافد عبد النبي ، الخصائص المناخية وعلاقتها بامراض النخيل في النجف ، رسالة ماجستير(غير منشورة) ، كلية الاداب ، جامعة الكوفة ، 2007 .
- 8- سيد عاشور احمد ، التلوث البيئي في الوطن العربي – واقعه وحلول معالجته ، الطبعة الاولى ، جمهورية مصر العربية ، 2006 .
- 9- عبد الرحمن محمد السعدني وثناء مليجي السيد عودة ، مشكلات بيئية ، دار الكتاب الحديث للطباعة ، 2009 .
- 10- علي صاحب طالب ، التلوث البيئي للماء وانعكاساته المستقبلية ، مجلة الجمعية الجغرافية العراقية ، العدد (48) ، 2002 .
- 11- مديرية الموارد المائية في محافظة النجف ، قسم التشغيل ، بيانات غير منشورة ، 2009 .
- 12- مديرية الموارد المائية محافظة النجف ، شعبة استصلاح الاراضي ، مشروع الكوفة ، بيانات غير منشورة .
- 13- مديرية بيئة محافظة النجف ، شعبة التحاليل البيئية ، تحاليل 2006 ، 2007 ، 2008 ، 2009 ، بيانات غير منشورة .
- 14- مهدي الصحاف ، الموارد المائية في العراق وصيانتها من التلوث ، بغداد ، 1976 .
- 15- وزارة النقل والمواصلات ، الهيئة العامة للأنواء الجوية والرصد الزلزالي ، قسم المناخ ، بيانات بيانات غير منشورة .

الهوامش:

- (1) رافد عبد النبي ، الخصائص المناخية وعلاقتها بامراض النخيل في النجف ، رسالة ماجستير (غير منشورة) ، كلية الاداب ، جامعة الكوفة ، 2007 ، ص32 .
- (*) توجد عدة درجات للتلوث منها : (التلوث المقبول) وهو درجة من درجات التلوث التي لا يتأثر بها توازن النظام الايكولوجي ولا يكون مصحوباً بآية اخطار او مشاكل بيئية خطيرة . (التلوث الخطير) وهي مرحلة متقدمة من مراحل التلوث ، اذ ان كمية ونوعية الملوثات تتعذر الحد الايكولوجي الحرج الذي يبدأ معه التأثير السلبي على عناصر البيئة الطبيعية والبشرية . وتنطلب هذه المرحلة اجراءات سريعة للحد من التأثيرات السلبية ويتم ذلك عن طريق اجراء معالجات حديثة لمصادر تلوث الماء تتلائم مع كل نوع من انواع تلك الملوثات . (التلوث المدمر) بمثل التلوث المدمر المرحلة التي ينهار فيها النظام الايكولوجي ويصبح خالياً غير قادر على العطاء بسبب اختلاف مستوى التوازن فيه بشكل جذري .
- راجع : سيد عاشور احمد ، التلوث البيئي في الوطن العربي – واقعه وحلول معالجته ، الطبعة الاولى ، جمهورية مصر العربية ، 2006 ، ص18 .
- (2) سيد عاشور احمد ، التلوث البيئي في الوطن العربي – واقعه وحلول معالجته ، الطبعة الاولى ، جمهورية مصر العربية ، 2006 ، ص18 .
- (3) خالص حسني الاشعب وانور مهدي صالح ، الموارد الطبيعية وصيانتها ، بغداد ، 1988 ، ص211 .
- (4) انمار وهبي ، التلوث واثاره البيئية ، مجلة الارض والتنمية ، العدد الثاني ، 1995 ، ص9 .
- (5) عبد الرحمن محمد السعدني وثناء مليجي السيد عودة ، مشكلات بيئية ، دار الكتاب الحديث للطباعة ، 2009 ، ص 25 .
- (6) ابراهيم شريف واخرون ، مبادئ الجغرافية الطبيعية ، بلا ، ص 282 .
- (7) راتب السعود ، الانسان والبيئة ، دار الحامد للنشر والتوزيع ، عمان ، الاردن ، 2007 ، ص 79 .
- (8) سيد عاشور احمد ، التلوث البيئي في الوطن العربي – واقعه وحلول معالجته ، المصدر اعلاه ، ص 37-38 .

-
- 9) مهدي الصحاف ، الموارد المائية في العراق وصيانتها من التلوث ، بغداد ، 1976 ، ص 221 .
- 10) مهدي الصحاف ، الموارد المائية في العراق وصيانتها من التلوث ، مصدر سابق ، ص 231 .
- 11) تقارير بيئية من مديرية بيئة محافظة النجف ، بيانات غير منشورة .
- 12) فريد مجید عيد وفاضل احمد شهاب ، تلوث التربية ، دار اليازوري العلمية للنشر والتوزيع ، عمان ، الاردن ، 2008 ، ص 192 .
- 13) خالص حسني الاشعب وانور مهدي صالح ، مصدر سابق ، ص 215 .
- *) تشير التوصيلة الكهربائية الى قابلية [سم²] على توصيل الكهرباء عند ما تكون درجة الحرارة (25 °م) ويقاس بوحدة (ميكروموز / سم)(s/cm) وكلما ترتفع درجات الحرارة تزداد قيم التوصيلة الكهربائية .