

كيمائية مياه شط العرب من القرنه الى الفاو

عبد الزهرة عبد الرسول نهمه الجلو

عبد الحميد محمد جواد العبيدي

مركز علوم البحار - جامعة البصرة

الخلاصة

تمت دراسة بعض المكونات الكيميائية لمياه شط العرب من بداياته في مد القرنه وحتى ملتحاقه بالخليج العربي في مدينة الفاو وخلال سنه مائيه حيث تحديد عشره مواقع لاختذ نماذج المياه وقد اظهرت النتائج ان ملوحة مياه العرب معبرا عنها بتركيز المواد الذائبة ترتفع في بداياته عند التقاء دجلة والفرات وتأخذ بالزيادة كلما اتجهنا جنوبا اما تركيز الايونات الموج معبرا عنها بوحده mg/l في مياه النهر فقد اخذت الصيغه الاتيه $Na > Ca > Mg > K$ اما تركيز الايونات السالبة فقد اخذت الصيغه التا $Cl > HCO_3 > SO_4$. في حين ان تراكيز النتريت تكون منخفضه في مياه العرب بالمقارنه مع معدلاتها في معظم انهار العالم وهي تزداد خلال الصيف وتنخفض خلال اشهر الشتاء والربيع . اما تراكيز النترات قد اظهر النتائج بانها منخفضه خلال شهر نيسان وتزداد خلال شهري كانون الاول واب

كما اتضح ان مياه شط العرب تمتاز باحتوائها على كميات كبيره السليكا وهي تزداد كلما اتجهنا جنوبا وهذا بسبب طرح فضلات المجاري . حين ان تراكيز الفوسفات كانت منخفضه بشكل عام وترتفع قليلا خلال نيسان بسبب سقوط الأمطار على الاراضي الزراعيه المجاوره وتحميلها بالنرك الغنية بالفوسفات .

المقدمة

ان لطبيعة مجرى النهر تأثيرا كبيرا على حركة المياه في النهر وعلى مدى التغيير الذي يطرأ على نوعية تلك المياه في ذلك المجرى وبالتالي التأثير على امكانية استغلال هذه المياه للاستخدامات المختلفة ونظرا لكون طبيعة مجرى نهر دجلة من مختلف النواحي الجيولوجية والهيدرولوجية تختلف عما هي عليه طبيعة مجرى نهر الفرات ، فمن المؤكد ان يكون هناك تباين في نوعية مياه النهرين والاختلاف الضمني لمحتواها من الايونات السالبة والموجبة وبالتالي الى التأثير على مياه نهر شط العرب .

ونهر شط العرب يتكون من التقاء احد فرعي نهر الفرات بنهر دجلة في مدينة القرنة ويلتقي بعدئذ مع الفرع الاخر يخترق هور الحمار عند منطقة كربة على ، ويجري بالاتجاه الجنوبي الشرقي ليصب في النهايات العليا للخليج العربي . ويعتبر نهر الكارون الذي يصب مياهه في نهر شط العرب عند جزيرة ام الرصاص الرافد الرئيسي لهذا النهر حيث يبلغ طوله (٦٣٠) كم ومعدل ايراده السنوي (٢٤مليار م^٣) سنويا (حسن واخرون ، ١٩٧٨) .

يبلغ طول نهر شط العرب ١٩٥ كم من بدايته في مدينته القرنة وحتى مصبه في الخليج العربي عند مدينة الفاو ويختلف عرض النهر فهو يتراوح بين (٤٠٠ - ١٥٠٠ م) ويتراوح عمقه بين (١٢-٧ م) وتبعاً لظروف التعرية والترسب (سعد ١٩٨٠) .

ان طبيعة جريان المياه في شط العرب تتأثر بحركتي المد والجزر والتي يصل تأثيرها الى منطقة القرنة حيث يتراوح مستوى المياه المتأثرة بهذه الحركة (٢٠-٣٠ متر) وتبلغ كمية المياه التي يصبها نهر شط العرب في الخليج العربي حوالي (٢٧مليار م^٣) سنويا (سعد ١٩٨٥) .

توجد اعداد كبيرة من القنوات والانهر الفرعية على جانبي شط العرب ومعظم هذه الانفرع وخصوصاً الرئيسية منها تقع في مناطق مأهولة بالسكان ولهذا فقد تحولت استعمالاتها تدريجياً من الملاحة وري الاراضي الزراعية الى ان أصبحت مستودعات للفضلات ومياه المجاري (هيثم ، ١٩٨٢) .

وتدخل مياه شط العرب الى هذه الانفرع عن طريق التأثيرات المديه فقط وفي حالة الجزر تجرف معها مياه المجاري مؤثرة بذلك على نوعية مياه شط العرب .

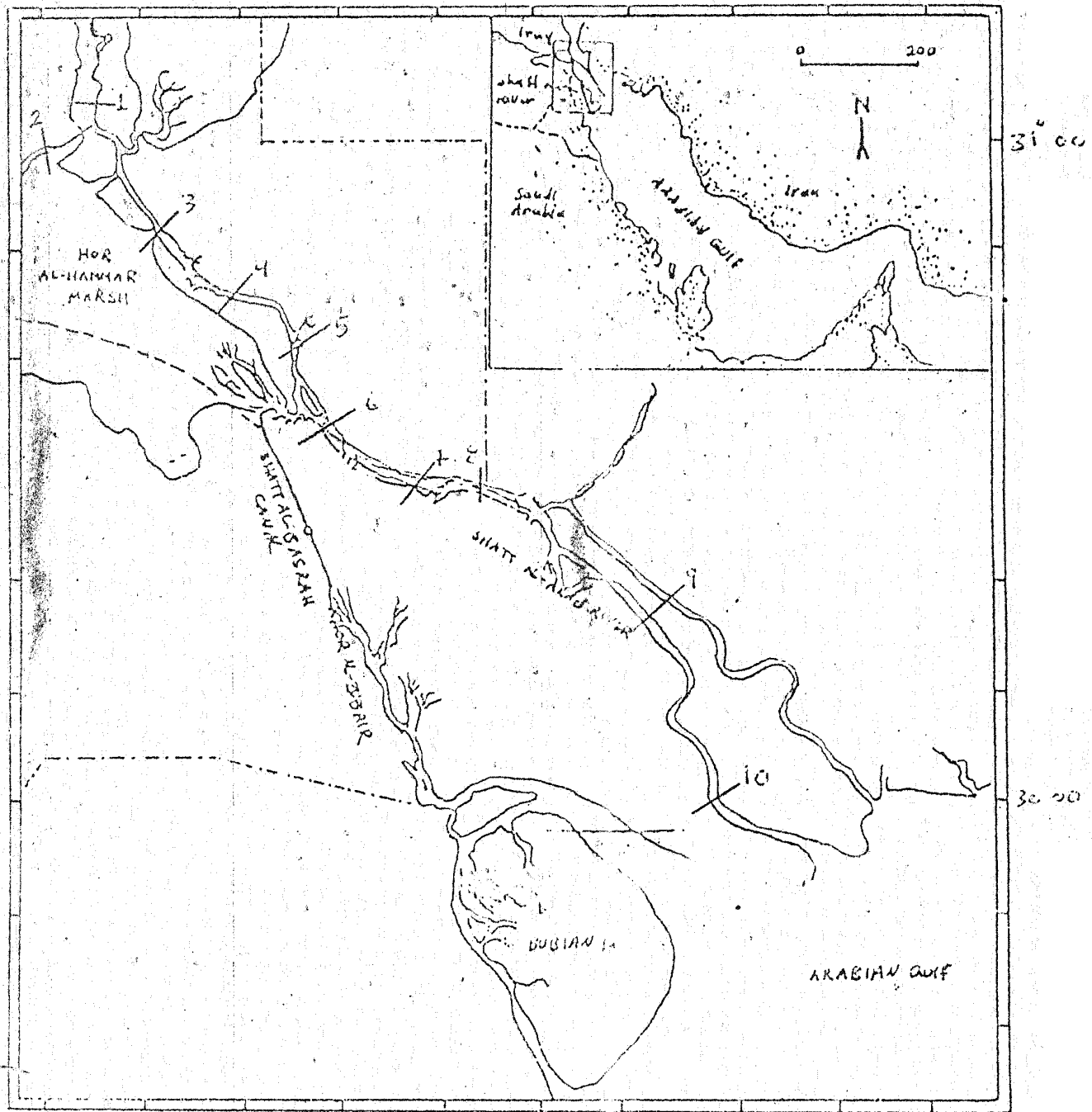
ان ملوحة مياه الانهار في العالم اخذت تزداد سنوياً خلال الاونة الاخيرة (عبد العزيز ، ١٩٨٢) وان هذه الزيادة تأخذ مجراها الطبيعي بصورة معدلية مستمرة كلما اتجهنا الى اسفل مجرى النهر (كتانه ، ١٩٧٩) ويعتبر اهم مصدر للملوحة مياه الانهار هو المياه العائدة من الري والاستخدام البشري (عبد العزيز ، ١٩٨٢) . كما ان الاستخدام البشري والقاء فضلات المصانع يؤثر على نوعية مياه الانهار بشكل كبير فقد وجد المطلك واخرون (١٩٧٩) ان مدينة بغداد مسؤولة عند زيادة التركيز الكلي للاملاح في نهر دجلة ، اما (Awad (1979) فقد درس تأثير مخلفات بعض المصانع على خواص مياه شط العرب حيث بينت الدراسة بأن هناك تأثيراً واضحاً لهذه المصانع على نوعية مياه شط العرب .

وتنظراً لعجز نهري دجلة والفرات لتصريف مياه الفيضانات أحياناً (العبيدي ، وآخرون ١٩٧٨) لذا فإن هذه المياه ستغمر مساحات واسعة من الأراضي المنخفضة وهذه ستذيب الأملاح الموجودة في التربة وهذا حتماً سيزيد من ملوحة المياه التي تعود إلى الأنهار ثانية مما يؤدي إلى تأثيرها على نوعية مياهها . (النجم وآخرون ١٩٩٣) .

وبسبب ما تقدم مما يجري من تغيرات على ملوحة الأنهار وتواصلها مع الدراسات السابقة التي عرضها (حسين وآخرون ١٩٨٨) ، استهدفت هذه الدراسة التعرف على بعض المكونات الكيميائية لمياه شط العرب من بداياته في مدينة القرنه وحتى ملتقاها بالخليج العربي في مدينة الفاو وخلال سنة مائية .

طرق العمل

تم تحديد عشرة مواقع (شكل رقم ١) على طول مجرى النهر من مدينة القرنه وحتى مدينة الفاو حيث تم جمع العينات المائية خلال الأشهر كانون الأول ١٩٩٠ ونيسان ١٩٩٢ واب ١٩٩٢ وذلك لأن هذه الأشهر تمثل ظروف هيدرولوجية مختلفة في منطقة نهر شط العرب ومن جميع المواقع في كل من هذه الأشهر إذ تؤخذ النماذج وترشح خلال مرشحات غشائية ذات فتحات (٤٥ر: مايكرون) وتحفظ في قناني زجاجيه وبلاستيكية مغسولة بالحامض مع إضافة قطرات من مادة الكلورفورم كمادة حافظة . وتم استخدام جهاز التحليل الذاتي (Auto Analyser II system) لتقدير النتريت والنترات بموجب الطريقة التي وصفها (Armstrong et.al.(1967) ولتقدير السليكا الذاتية بموجب الطريقة التي وصفها (Mullin & Riley (1955) بينما استخدمت الطريقة التي وصفها (Grasshoff (1976) لتقدير الفوسفات . في حين استخدم جهاز Flame Photometre موديل Corning400 لتحديد تركيز ايون الصوديوم والبوتاسيوم وقد تم تقدير الكالسيوم والمغنسيوم بالتسحيح مع EDTA-Na₂ حيث استخدم الميرونكسيد كدليل للكالسيوم وAscorbic Acid كدليل للمغنسيوم وتم تقدير ايون الكلوريد بالتسحيح مع نترات النضة وباستعمال دليل كرومات البوتاسيوم وقد تم تقدير الكربونات والبيكربونات بالتسحيح مع حامض الكبريتيك حيث استخدم الفينونفثالين كدليل للكربونات والمثيل البرتقالي كدليل للبيكربونات وحسب ما وردت هذه الطرق في (APIHA-AWWA-WPCF (1975) وقد تم تقدير الكبريتات بطريقة العكارة التي وصفها (Page et.al.(1982) .



47° 30'

48° 15'

شكل 1. خارطة توضح منطقة الدراسة ومواقع المحطات التي جُمعت منها نماذج المياه.

النتائج والمناقشة

١- تركيز المواد الذائبة

يلاحظ من الجدول (١) ان تركيز المواد الذائبة لمياه نهر دجلة اقل من تركيز المواد الذائبة لمياه نهر الفرات وهذا يتفق مع جميع الدراسات التي اجريت على هذين النهرين وسبب هذا ان معظم الاراضي التي يمر بها مجرى نهر الفرات في سوريا والعراق هي اراضي صحراوية والتراب ذات تسجيه مزيجية رملية في الطبقة السطحية تليها طبقة كلسية او جبسية مالحة تساهم مساهمة كبيرة في رفع تركيز المواد الذائبة في المياه (العبيدي وآخرون ، ١٩٧٨) كما يلاحظ ان تركيز المواد الذائبة في المياه يرتفع بعد التقاء نهري دجلة والفرات وتأخذ بالزيادة تدريجيا كلما اتجهنا جنوبا حتى محطة (٨) في مدينة ابي الخصيب .

وقد يكون سبب الزيادة في تركيز المواد الذائبة هو استخدام كميات هامة من المياه في الاستخدامات المختلفة او بسبب تاثير مياه الانهر والقنوات الفرعية التي تحمل معها الملوثات ومياه البزل الزراعي خلال فترات الجزر ، كما يلاحظ ان قيم المواد الذائبة تبدأ بالانخفاض عند مدينة ابي الخصيب وتبلغ ادنى قيمه لها عند موقع السيبة وهذا يرجع الى تاثير مياه نهر الكارون (القليلة الملوحة) على نوعية مياه شط العرب في هذه المواقع كما تبين قيم المواد الذائبة للعينات المأخوذة في شهر نيسان ١٩٩٢ .

كما يلاحظ ان تركيز المواد الذائبة لمياه نهر شط العرب عند بداياته بعد التقاء نهري دجلة والفرات في موقع الشافي يكون اقرب الى تركيزها في مياه نهر دجلة وهذا يعني ان تركيز المواد الذائبة في مياه نهر دجلة هي العامل المحدد لتركيزها في مياه شط العرب وهذا قد يكون بسبب التصريف العالي لنهر دجلة مقارنة بتصريف نهر الفرات (حسن وآخرون ١٩٧٨) وتنعكس الحالة عند موقع المعقل اي بعد التقاء الفرع الثاني لنهر الفرات بشط العرب في مناقشة كرسية على حيدت بمعمل المياه القادمة من هذا الفرع على رفع تركيز المواد الذائبة في مياه شط العرب عند موقع المعقل على ما هو عليه في مواقع الدير والشافي .

كما تشير النتائج الى ان مياه نهر الكارون لها تاثير واضح على تركيز المواد الذائبة حيث وصل هذا التأثير حتى موقع التنومه في عينات كانون الاول ١٩٩١ بينما لم يصل تأثيره موقع ابي الخصيب في عينات نيسان ١٩٩٢ بينما اثرت مياهه على هذا الموقع في عينات اب ١٩٩٢ وقد يكون السبب هو اختلاف تصريف مياه هذا الرافد خلال الفترات المختلفة لآخذ العينات فقد لوحظ زيادة تصريف النهر خلال وقت آخذ العينات كانون الاول ١٩٩١ مقارنة بتصريف النهر خلال الوقتين الآخرين « ملاحظات شخصية » .

جدول رقم (١) تركيز المواد الخائبة في مواقع الدراسة

رقم الموقع	موقع اخذ النماذج	تركيز المواد الخائبة في المواقع		
		أب ١٩٩٢	نيسان ١٩٩٢	ديسمبر الأول ١٩٩١
١	القرنة - دجلة	2,91	1,36	2,18
2	القرنة - فرات	4,93	3,05	5,28
3	الشافح	3,25	1,93	3,93
١٤	الديار	3,10	1,92	3,67
5	الهائلة	3,00	1,99	6,42
6	المقل	3,17	1,99	6,65
7	التنومة	3,25	2,01	5,75
8	أبي الخصيب	2,93	2,19	4,35
9	المرج	2,57	1,83	4,29
10	الفاو	2,98	1,89	2,36

٢- تراكيز الايونات الرئيسية الموجبة والسالبة

يلاحظ من الجدول رقم (٢) ان تراكيز الايونات الموجبة بوحدة (mg/l) في مياه النهر اخذت الصيغة $Na > Ca > Mg > K$ اما ترتيب الايونات السالبة فاخذت الصيغة $Cl > HCO_3 > SO_4$.

وعموماً فإن تركيز هذه العناصر قد اختلفت تبعاً الى تغيير الملوحة في النهر. اذ يلاحظ ان تركيز الكالسيوم في النماذج التي اخذت في كانون الاول ١٩٩١ كان اعلى تركيز له عند موقع القرنة لنهر الفرات وعند الهارثة لنهر شط العرب واقل تركيز له عند موقع القرنة لنهر دجلة وموقع الفاو لنهر شط العرب، كما يلاحظ ان تركيز الكالسيوم ياخذ بالزيادة كلما اتجهنا جنوباً حتى منطقة المعقل ثم يبدأ بالانخفاض ابتداءً من منطقة التنومة وحتى مدينة الفاو. وهذا يدل على ان هناك اضافات محلية لهذا العنصر في المنطقة الاولى وقد يرجع السبب الى المياه العائدة من الري في هذه المنطقة وان هناك انخفاض بتركيز هذا العنصر بالجزء الجنوبي من مياه هذا النهر وقد يعزى هذا الانخفاض الى تأثير مياه نهر الكارون ودورها في تخفيف التركيز. وكذلك الحال بالنسبة للعينات المأخوذة في نيسان ١٩٩٢ ولكن لوحظ انخفاض نسبي لتركيز هذا العنصر في موقع السبية والفاو اما العينات المأخوذة في شهر اب ١٩٩٢ فقد كانت كما هي عليه في كانون الاول ١٩٩١.

اما تركيز ايون المغنيسيوم فقد اظهر نفس سلوك ايون الكالسيوم حيث ارتبط تركيز المغنيسيوم بملوحة مياه النهر وبلغ اعلى تركيز له (352,297,391) ملغم/لتر لعينات كانون الاول ١٩٩١ ونيسان ١٩٩٢ واب ١٩٩٢ على التوالي وكانت اقل قيمة لتركيز هذا العنصر (240,148,136) ملغم/لتر لعينات كانون الاول ١٩٩١ ونيسان ١٩٩٢ واب ١٩٩٢ على التوالي. اما تركيز ايون البوتاسيوم فقد تواجد بتركيز تقل كثيراً عن بقية الايونات الموجبة وهذا يرجع الى ان مياه دجلة والفرات لا تحتوي على تراكيز عالية من هذا العنصر وهذا يرجع الى قلة تواجد هذا العنصر في المياه بسبب سهولة تحرره من الصخور الحاوية له وان موقع السبية والفاو كانت فيهما اقل تركيز لهذا العنصر وقد يرجع هذا الى تأثير نهر الكارون او وجود ظروف بيئية في هذين الموقعين تعمل على ازالة او ترسيب هذا العنصر.

اما ايون الصوديوم فهو الايون الموجب السائد في مياه شط العرب وقد يعود هذا الى كون اراضي السهل الرسوبي مالحة وان املاح الصوديوم هي الاملاح السائدة وبالتالي فان كافة المياه العائدة سواء من الاستعمال البشري او الزراعي تحوي تراكيز عالية من هذا الايون وهذا يؤدي الى رفع تركيز هذا الايون في مياه شط العرب وامطار موقع التنومة بانه الموقع التي تحوي مياه اعلى تركيز للصوديوم وقد يرجع هذا الى ان هذا الموقع يتاثر بصورة كبيرة بالمياه العائدة من الاستعمال البشري.

جدول رقم (٢) تركيز الأيونات الموجبة والسالبة في مواقع الدراسة (مليغم / لتر) -

SO ₄	HCO ₃	CL	Na	K	Mg	Ca	تاريخ اخذ النماذج	موقع اخذ النماذج
25,5	105,0	354,5	800	100	240,2	120,2	كانون الأول ١٩٩١	١ القرنة
20,8	244,0	319,0	600	90,0	121,5	220,6	نيسان ١٩٩٢	دجلة
37,8	244	354,1	800	100	297,5	320,6	أب ١٩٩٢	
62,8	183,0	1134,4	1200	200	391,6	320,6	كانون الأول	١ القرنة
54,4	366,0	673,5	1000	140,0	297,2	320,6	نيسان	الفرات
76,5	305	1453,0	1300	120	352,0	380,5	أب	
37,8	244,0	921,7	1125	160	304,5	320,7	كانون الأول	٢ الشافي
22,5	305,0	567,0	700	100	145,8	380,5	نيسان	
58,4	366	1134	1800	110	320,0	400,4	أب	
58,4	244,0	1205,3	2800	110	315,9	240,4	كانون الأول	٤ الديرة
22,0	244,0	602,6	750	95	121,5	320,6	نيسان	
55,6	305	1205	1800	100	320,5	400,4	أب	
20,8	244,0	1453,4	2825	120	343,0	480,9	كانون الأول	٥ الهارثة
25,1	305,0	567,0	900	100	118,6	400,4	نيسان	
45,0	366	1453	1600	90	307,5	442,8	أب	
56,4	244,0	1559,8	2625	145	340,2	400,8	كانون الأول	٦ المعقل
25,4	305,0	744,4	950	100	121,5	320,6	نيسان	
45,1	366	2410	1900	110	343,0	480,9	أب	
49,2	305,0	2410,0	2800	140	361,7	380,5	كانون الأول	٧ التلومة
34,8	305,0	779,3	1000	110	121,5	280,5	نيسان	
33,8	336,0	2613	2100	110	312,1	340,0	أب	
25,0	305,0	1772,0	2300	160	312,1	340,0	كانون الأول	٨ أبي الخصيب
40,4	244,0	850,8	1200	120	107,5	442,08	نيسان	
35,2	427,0	1984	2000	80	361,5	380,5	أب	
19,2	184,0	85,4	1125	90	148,6	320,6	كانون الأول	٩ السببة
26,0	183,0	135,4	900	100	148,6	120,2	نيسان	
38,4	244	319	1400	80	240,2	120,2	أب	
20,3	244,0	106,3	1300	70	136,2	240,4	كانون الأول	١٠ الفار
25,1	244,0	299,0	1000	90	172,9	200,4	نيسان	
40,4	495	673	1600	90	293	320,6	أب	

اما بالنسبة للايونات السالبة فان ايون الكلوريد هو الايون السالب السائد في هذه المياه ولكافة الفترات المدروسة وان تركيز الكلوريد يأخذ بالزيادة بصورة معذلية مستمرة على طوال مجرى نهر شط العرب حيث يكون اقل تركيز له في موقع الشافى ثم يأخذ تركيزه بالارتفاع حتى موقع التنومه ومن ثم يأخذ تركيزه بالانخفاض حتى موقع ابو الخصيب وتصل اقلها في موقع السيبة وهذا يرجع الى تاثير نهر الكارون وقد لوحظ ارتفاع تركيز هذا الايون في موقع الفاو وهذا قد يكون بسبب تاثير المياه البحرية التي تمتاز بارتفاع تركيز الكلوريد فيها اما الكبريتات فان تركيزها يختلف حسب المواقع ويحتسب تركيزها منخفض جدا بالمقارنة مع تركيز ايون الكلوريد ، ان ايون البيكاربونات فقد تميزت العينات المأخوذة خلال شهر اب عموماً بأعلى تركيز لها في كافة المواقع عدا مياه نهر الفرات في القرنة وقد بلغ أعلى تركيز لها في موقع الفاو وهذا قد يكون بسبب تاثير المياه البحرية الحاوية على تراكيز عالية من البيكاربونات كما اشار إليها (حسين وآخرون ١٩٨٨) .

٣- تركيز النتريت والنترات

يوضح الجدول رقم (٣) ان تراكيز النتريت منخفضة نسبياً في مياه شط العرب مقارنة بما متعارف عليه في انهار العالم (Faust & Aly 1981) وان هناك تغيرات فصلية واضحة في تراكيز النتريت اذ يلاحظ انها تنخفض خلال اشهر الشتاء والربيع وتزداد خلال اشهر الصيف ، اما بالنسبة للتغيرات الموقعية فيلاحظ ان تركيز النتريت يزداد كلما اتجهنا جنوباً حيث سجلت ادنى قيمة له في موقع القرنة - دجلة خلال شهري كانون الاول ١٩٩١ واب ١٩٩٢ ٠.٥٤٠ و ٠.٥٣٠ مايكروغرام ذرة $N-Na_2$ لتر على التوالي وسجلت ادنى قيمة له في موقع الدير خلال شهر نيسان ١٩٩٢ (٠.١٨٠) مايكروغرام /ذرة $N-NO_2$ لتر في حين سجلت قيم أعلى منها في المواقع الأخرى جنوب مدينة البصرة وقد يرجع هذا الى تاثير الانهار الداخلة في مدينة البصرة والتي تصب في نهر شط العرب كلما اتجهنا جنوباً في حين سجلت أعلى القيم في العينات المأخوذة في منطقة الفاو وهذا يرجع الى تاثير المياه البحرية الداخلة الى شط العرب بتاثير ظاهرة المد . اما بالنسبة لتراكيز النترات فيلاحظ ان قيمها تكون منخفضة في جميع مواقع الدراسة خلال شهر نيسان ١٩٩٢ بينما تزداد خلال شهري كانون الاول ١٩٩١ واب ١٩٩٢ ، اما بالنسبة للتغيرات الموقعية فيلاحظ ان قيم تركيز النترات تكون في موقع القرنة - فرات أعلى مما هي عليه في موقع القرنة - دجلة وقد يعزى هذا بسبب ارتفاع ملوحة نهر الفرات وتزداد التراكيز في مواقع الدير والشافى والهارثة ويعود هذا الى تاثير النشاط الزراعي في الاراضي المحيطة بشط العرب في هذه المواقع والتي غالباً ماتكون مياه البزل محملة بالنترات الناتجة عن عمليات التسميد ويكون هذا واضحاً حيث يلاحظ انخفاض تراكيز النترات في موقعي المعقل والتنومه ثم تزداد في موقعي ابي الخصيب والسيبة والتي تعتبر من المناطق الزراعية المهمة في مدينة البصرة اما في موقع الفاو فقد سجلت تراكيز عالية للنترات وهذا يعود الى تاثير مياه البحر الداخلة الى شط العرب في حالة المد والتي تمتاز بارتفاع تراكيز النترات فيها .

جدول رقم (٢) تركيز النتريت والنترات في مواقع الدراسة

رقم الموقع	اسم الموقع	النتريت مايكرودغرام ملitre الترو			النترات مايكرودغرام ملitre الترو		
		مكانون الاول	نيسان	آب	مكانون الاول	نيسان	آب
		١٩٩١	١٩٩٢	١٩٩٢	١٩٩١	١٩٩٢	١٩٩٢
1	القرنة حجلة	0.640	0.452	0.830	40.9	4.99	23.1
2	القرنة نرات	0.950	0.400	1.120	46.1	8.15	23.7
3	الشافق	1.070	0.405	1.020	47.4	9.14	48.1
4	الخير	0.455	0.180	0.991	53.2	9.97	47.1
5	الهارنة	1.000	0.600	0.935	58.5	11.3	50.5
6	المسقل	1.240	0.468	0.981	48.7	7.03	21.6
7	التنومة	0.810	0.405	0.932	42.9	8.99	25.3
8	ابو الخصب	0.830	0.735	1.032	60.5	7.11	37.5
9	السيبة	1.290	1.160	1.500	124.7	18.4	121.5
10	الساو	2.360	1.200	2.710	317.6	72.4	201.3

٤- تركيز الفوسفات

يوضح الجدول رقم (٤) ان تراكيز الفوسفات في المياه بشكل عام قليلة مقارنة بما معروف في العديد من انهار العالم (Faust & Aly (1981 وهذا يرجع الى ان الفوسفات الذائبة تكون قليلة وذلك لادمصاصها على اسطح حبيبات الطين العالقة في مياه شط العرب وبوجود التراكيز العالية من الكالسيوم في مياه شط العرب (جدول رقم ٢) فان الفوسفات سوف تميل الى تكوين مركبات قليلة الذوبان من معقدات فوسفات الكالسيوم . ويلاحظ ان قيم الفوسفات تكون مرتفعة خلال شهر نيسان وذلك بسبب سقوط الامطار على الاراضي الزراعية المجاورة وتحميلها بالمركبات الغنية بالفوسفات (كنانه وآخرون ١٩٧٩) وكذلك الحال فان الامطار سوف ترفع من مناسيب المياه في الانهار الداخلية في مدينة البصرة وبذلك تنقل هذه الامطار كميات من الفوسفات الى شط العرب . في حين تنخفض تراكيز الفوسفات خلال اشهر الصيف اما بالنسبة للتغيرات الموقعية فيلاحظ ازدياد تراكيز الفوسفات كلما اتجهنا جنوبا ويرجع هذا ايضا الى تأثير الانهار الداخلية في مدينة البصرة في نقل الكثير من المركبات النسيجية بالفوسفات والتي يكون الاستخدام البشري وفضلات المصانع سببا لها .

٥- تركيز السليكا

يلاحظ من الجدول (٤) ان السليكا توجد في مياه شط العرب بكميات كبيرة وهذا يرجع الى طبيعة منطقة البصرة من النواحي البيولوجية والهيدرولوجية (حسين وآخرون ١٩٩١) ويلاحظ ايضا ان السليكا تزداد خلال اشهر الصيف حيث تراوحت قيمها بين (170-205) مايكروغرام ذرة Si/لتر وتنخفض خلال اشهر الربيع حيث تراوحت قيمها بين (33.1-122.6) مايكروغرام ذرة Si/لتر . ويلاحظ ايضا ان تراكيز السليكا ترتفع كلما اتجهنا جنوب مدينة البصرة وقد يعزى هذا الى طرح فضلات المجاري والتي تنتقل الى شط العرب عبر القنوات والانهار المرتبطة بشط العرب في مدينة البصرة ويلاحظ ان تراكيز السليكا ترتفع في مواقع الدراسة المفتوحة والتي تتأثر بالرياح بشكل مباشر .

جدول رقم (٤) تركيز الفوسفات والسليكا في مواقع الدراسة

رقم الموقع	اسم الموقع	الفوسفات مايكروغرام ذرة الترو			السليكا مايكروغرام ذرة الترو		
		مكانيك الأول	نيسا	آب	مكانيك الأول	نيسا	آب
		١٩٩١	١٩٩٢	١٩٩٢	١٩٩١	١٩٩٢	١٩٩٢
1	القرنة - حجلة	0,476	0,732	0,335	163	90,0	170
2	القرنة - فرات	0,658	0,941	0,299	247	58,0	180
	الشافى	0,819	1,021	0,263	153	65,8	181
	البحير	0,803	1,030	0,239	181	48,8	186
5	الهائلة	0,759	1,21	0,215	174	37,4	193
6	المحقل	0,132	1,63	0,215	166	34,6	2,3
7	التنومة	0,247	1,63	0,136	75	33,16	203
8	ابى الخسيب	0,426	1,13	0,08	79	40,9	201,3
9	السبية	0,165	0,510	0,406	133	80,7	190,0
10	الفاو	4,07	3,120	0,275	166	122,6	205,0

مما تقدم يمكن التوصل الى الاستنتاجات التالية :-

١- ان مياه نهر دجلة هي العامل المحدد لتركيز المواد الذائبة في مياه نهر شط العرب في بداياته وبسبب التصريف العالي لنهر دجلة مقارنة بنهر الفرات بينما تؤثر مياه رافد نهر الكارون على تخفيف هذا التركيز في الجزء الجنوبي في مياه النهر .

٢- ان ايون الصوديوم هو الايون الموجب السائد في مياه نهر شط العرب ويليه ايون الكالسيوم فالمنسيوم فالبوتاسيوم ويكون ايون الكلورايد هو الايون السالب السائد ثم البيكاربونات ثم الكبريتات .

٣- ان تركيز ايون النتريت والنترات منخفضة نسبياً مقارنة مع العديد من انهار العالم وعموماً فان تراكيز هذه الايونات تزداد في المناطق ذات النشاط الزراعي وكذلك ترتفع تراكيزها عند نهايات نهر شط العرب بفعل المياه البحرية .

٤- تكون تراكيز الفوسفات منخفضة في مياه نهر شط العرب بفعل ارتفاع تركيز ايونات الكالسيوم والاختلافات الموقعية تأتي بفعل مياه الانهر الفرعية والنشاطات الزراعية في المنطقة .

٥- هناك تراكيز عالية من السليكات في مياه نهر شط العرب تزداد في المناطق المتعرضة للرياح وخصوصاً خلال فصل الصيف .

المصادر

الطلق ، صالح محمد ، (١٩٧٩) نوعية مياه نهر دجلة ضمن مدينة بغداد من حيث صلاحيتها للري مجلة البيئة والتنمية ، مجلد ٢ عدد ٤٤٣ .

العبيدي ، راضي ومحمد كنانة و طاهر اسماعيل ومحمد حسين لطيف وسعيد الجزائري ورشاد محمد يالطه واعجاز حسين وانور عبد الرحمن (١٩٧٨) صيانة التربة وإدارة أحواض الأنهر في العراق ، مكتب التنسيق والبحوث الزراعية ، العراق

النجم ، محمد عبد الله وعبد الحميد محمد جواد وطارق زباري (١٩٩٣) تقييم نوعية مياه شط العرب ومدى صلاحيتها للاستخدام الزراعي ، مجلة أباء للأبحاث الزراعية مجلد ٣ عدد ٢ .

هيثم ، محمد العوادى (١٩٨٣) محتوى الكربون العضوي الكلى فى الرواسب كمؤشر للتلوث العضوي فى شط العرب رسالة ماجستير ، كلية العلوم جامعة البصرة

حسين ، نجاح عبود ، حسين حميد كريم النجار ، حامد طالب السعيد ، اسامه حامد يوسف ، ازهار على الصابونجي (١٩٩١) . شط العرب ، دراسات علمية اساسية منشورات مركز علوم البحار (١٠) - جامعة البصرة .

حسن كاشف الغطاء ، رنو بولص شعيا ، عباس محمد نصيف ، حمودي على وعزيز البياتى (١٩٧٨) صيانة جداول الري والبرز ، وزارة الري ، العراق .

كتانه محمد سعيد ، موفق البدري ، زهير الظافر ، طارق الاورفلى ، عبد الاحد مندلا وسعد العزاوي (١٩٧٩) الموارد المائية في العراق ، وزارة الري ، العراق .

سعد ، سعود عبد الرحمن حسن (١٩٨٠) ملاحظات على مشكلات التلوث فى شط العرب ، مجلة الخليج العربى مجلد ١٢ العدد ٢ .

عبد العزيز يونس ظليع (١٩٨٣) دراسة التأثيرات الموسمية للفضلات المائية المطروحة من مدينة الموصل على نوعية مياه نهر دجلة ومدى صلاحيتها للري والشرب والصناعة . رسالة ماجستير ، كلية الزراعة / جامعة الموصل .

- American Public Health Association - American Water Works Association Water pollution control Federation (APHA - AWWA - WPCF) . 1975. Standard methods for the examination of water and waste water - 14 edition . Washington. U. S. A.
- Armstrong , F. J. A., Sterens, C. R. and Strickland, J. D. H., 1967. The measurement of upwelling and subsequent biological processes by means of autoanalyzer and associated equipment. Deep sea Research. 14 . 381 -489.
- Awad, N. A. N. .1979. Effects of waters disposal from pulp and paper and fertilizers industries on water quality of Shatt Al-Arab Estuary. M. SC. Thesis, Basrah Univ. Iraq.
- Faust S. D. & Aly, G. H. 1981 . Chemistry of Natural water. Ann A. Sci. publishers Inc, the Dather worth group. 400 P.
- Grasshoff, K., 1976 . Methods of sea water analysis . Verlag, chime, 317 .
- Mullin, J. B. and Riley J. P. 1955 . The colorimetric Determination of silicate with special reference to sea and natural waters.
- Page, A. L., Miller, R. H. and Keeney, E. R., 1982 . Methods of soil analyses ASA - SSSA. USA.

The chemistry of Shatt Al-Arab Waters from Qurna to Al-Fao..

A. A. N. Al-Hello and A. M. J. Al-Obaidy

Abstract

Some of the chemical constituents of the waters of Shatt Al-Arab were studied from Qurna to Al-Fao. Ten stations were chosen for sampling waters. Results indicated that salinity was high at its upper reaches and increased southwards. The anions concentration followed the following sequence. $\text{Na} > \text{Ca} > \text{Mg} > \text{K}$, whereas the cations were as follows: $\text{Cl} > \text{HCO}_3 > \text{SO}_4$. The average nitrite concentrations were lower in the Shatt Al-Arab than that of most of the rivers in the world. It increases in summer and decreases in winter and spring. The concentrations of nitrates were lower in April and increases in December and August. Silica concentrations were very high and increased southwards, whereas the concentration of phosphates were generally low, rises slightly in April.