

**التقييم النوعي للمياه في مدينة كربلاء
Examinations of Water Quality in karballa city**

• الدكتور عواد كاظم الخالدي

• علي عبد الحسين الدارمي

الخلاصة:

اختيرت محطتان لمعالجة وضخ المياه الصالحة للشرب في مدينة كربلاء (محطة حي الحسين ومحطة حي نيسان) لغرض التقييم النوعي لمياه الشرب في المدينة ودراسة تأثير الشعب على ١٠ متغيرات مختارة ترتبط بعملية التقويم. سجلت القياسات الخاصة بكل متغير قبل وبعد اضافة الشعب لمدة عام كامل.

اظهرت نتائج التحليل الاحصائي إن للشعب تأثيراً معنوياً على خفض نسبة الكدرة وقيمة الرقم الهيدروجيني وقاعدية الفاعل والعسرة ، وعدم وجود تأثير معنوي للشعب في تخفيض او زيادة نسبة الكلور، أو قابلية الماء على التوصيل الكهربائي، أو تركيز الكالسيوم أو المغنيسيوم، أو الكبريتات أو الأملاح الكلية. كما لم يظهر للشعب تأثير معنوي على العلاقة بين هذه المتغيرات.

Summary:

Two water treatment plants were chosen in KERBALLA country (Al-Hussein and Nissan city) in order to examine the quality of the water , and to study the affect of the Alum on 10 selected variable connected with the examination. The measurements of each variable was recorded before and after the Alum's additions for a year. Statistical analysis of the data directed that their exist a significant affect for the Alum to reduce the percentage of TU., OH., TH., and ALK. But not the Cl, Ec, Ca, Mg, So₄,and Tss. Also Alum has no significant affect on the relationship between the variables.

المقدمة:

يعد الماء الصالح للشرب من ضروريات الصحة العامة، وهو مما يستوجب تحديد ملوثات الماء الخام، والوسائل الواجب استخدامها للتخلص من الملوثات الغير مرغوب فيها، أو تلك التي تقع خارج الحدود المسموح بها وفقاً لمواصفات WHO^[1]. ولذلك تم إنشاء وحدات معالجة المياه لتوفير تلك المواصفات. لذا من الضروري تقييم فعالية هذه الوحدات من خلال الخصائص النوعية (الفيزياوية والكيمياوية) للمياه قبل وبعد معالجتها^[1].

* أستاذ مساعد المعهد التقني بابل

** مدرس المعهد التقني كربلاء

تم اختيار وحدتي معالجة في مدينة كربلاء، هما : - وحدة معالجة وضخ المياه الصالحة للشرب في حي الحسين (والتي سنرمز لها بالمحطة A) ، ووحدة معالجة وضخ المياه الصالحة للشرب في حي نيسان (والتي سنرمز لها بالمحطة B) .

صممت معظم وحدات المعالجة العراقية على أساس إزالة العكرة والمواد العالقة، وليس لإزالة العسرة أو الأيونات والأملاح الذائبة وغيرها، مما يجعلها من الوحدات التقليدية، في حين تهتم وحدات المعالجة المتقدمة في العالم - فضلاً عما سبق - بالكيميائيات العضوية والمبيدات الحشرية والعشبية والأعغان ، وجميعها من المواد المسرطنة^[٩].

تحدد المعايير العالمية لمياه الشرب - كما حدتها (WHO 1989) والمعايير العراقية (Ios 1976)^[٤] - الحدود العليا المسموح بها والحدود العليا المرغوبة لكل متغير من متغيرات الماء الخام وماء الشرب لما لذلك من تأثيرات - كل حسب تركيزه - على ماء الشرب، ومن ثم تؤثر على الصحة العامة وربما على مياه الصناعة والري.

إن إساءة استخدام المقادير المطلوبة من الشب في وحدات المعالجة تؤدي إلى ارتفاع في بعض تراكيز الملوثات في الوقت الذي نسعى فيه إلى خفض هذه التراكيز (مثل الكبريتات والأملاح الذائبة والعسرة) ذلك إن زيادة تركيز الشب تؤدي إلى زيادة تركيز الكبريتات الألمنيوم التي تقوم بعمل عكسي يؤدي إلى تأمين لبادات هيدروكسيد الألمنيوم ومن ثم انخفاض كفاءة المعالجة^[٧].

مشكلة البحث وهدفه:

تعاني محطات معالجة المياه من عدم الكفاءة في معالجة المياه، مما يؤثر على الصحة العامة والمزروعات والأعمال الصناعية. ويهدف هذا البحث إلى دراسة تأثير الشب على بعض الملوثات التي يحتويها ماء نهر الفرات ، والعلاقة بين هذه الملوثات قبل إضافة الشب، وعلاقتها ببعضها بعد إضافة الشب، وعلاقة كل متغير بنفسه قبل وبعد إضافة الشب، بغية إجراء تقييم نوعي للمياه في مدينة كربلاء.

جمع البيانات :

اختيرت وحدتان لمعالجة المياه في مدينة كربلاء (المحطة A والمحطة B) . سجلت قياسات المتغيرات (الملوثات) على مدى عام كامل ، واستبعد منها البيانات التي لم تسجل في اليوم نفسه قبل وبعد إضافة الشب. شملت عملية القياس المتغيرات (الكلاسيوم Ca ، والكلور Cl ، وقابلية الماء على التوصيل الكهربائي Ec ، والمغنيسيوم Mg ، والكدرة TU ، والقاعدية ALK ، والرقم الهيدروجيني PH ، وال الكبريتات SO₄ ، والأملاح الكلية الذائبة TSS ، والعسرة TH). والجدول ١ يعطي مقارنة لتراكيز المتغيرات بالمواصفات المعتمدة والحدود المسموح بها والمرغوبة* نوع الاستخدام للمياه حيث يظهر من الجدول (١) أن المياه المستخدمة في المحطتين A و B لم تتجاوز الحدود المسموح بها لمتغيرات الدراسة، وهذا يعني أن مياه نهر الفرات لغاية سدة الهندية صالحة لأغراض الري والصناعة والشرب، بمواصفاتها العامة.

* الحدود المسموح بها والمرغوبة وفقاً لمنظمة الصحة العالمية WHO .

— علمية دورية فصلية محكمة تصدرها كلية الإدارة والاقتصاد بجامعة القادسية —

الجدول ١ : متوسطات المتغيرات والحدود المسموح بها والمرغوبة ونوع الاستخدام

اسم المتغير	المتوسطات				خام		شرب		صناعة	
	قبل A	بعد A	قبل B	بعد B	مرغوب	مسموح	مرغوب	مسموح	مرغوب	مسموح
TU.	67.8	13.6	64.5	7.68	500		5	25	5.5	
PH	7.6	7.5	7.6	7.43	6.5	8.5	6.5	8.5	5.5	9
ALK	103.4	94.2	101.6	95.19			125	200	300	
Cl	123.5	128.2	126.7	123.71	250		200	600		
Ec	1238.1	1244.8	1234.7	1240.48	355	2000	500	2000	220	
Ca	51.3	48.6	49.7	48.16	200		75	200	150	
Mg	40.9	37.2	41.3	38.89	150		30	150		
TH	300.9	291.2	305.3	294.29		500	100	500	230	
SO ₄	220.1	222.2	209.6	210.16	400		200	400	500	
Tss	862.5	860.4	867.6	863.97	10000		500	1500	500	1000

تحليل البيانات:

أظهرت نتائج التحليل الإحصائي للبيانات قبل وبعد إضافة الشب ما يأتي:
أولاً: تأثير الشب على متغيرات الدراسة:

١. للشب تأثير معنوي على الكدرة TU. يؤدي إلى انخفاضها بدرجة كبيرة. فقد انخفضت الكدرة من (٦٧,٨٢) في المحطة A و (٦٧,٥٢) في المحطة (B) قبل إضافة الشب إلى (١٣,٦١) في المحطة A و (٧,٦٨) في المحطة (B) بعد إضافة الشب، باحتمال رفض فرضية عدم وجود تأثير للشب (عدم وجود فروق معنوية بين متوسطي الكدرة) قبل وبعد إضافة الشب مقداره $\alpha = 6.9E - 18$ في المحطة A و $\alpha = 1.5E - 14$ في المحطة B . ولم تظهر للشب علاقة معنوية بباقي المتغيرات*، عدا علاقة ضعيفة مع القاعدية ALK، فقد كان معامل التوضيح للعلاقة الخطية بين الكدرة والقاعدية ($R^2 = 20.9\%$) ، ($A/\text{قبل}$) $R^2 = 21.9\%$ ، ($A/\text{بعد}$))، وعلاقة ضعيفة مع الرقم الهيدروجيني ($R^2 = 14.21\%$ ($B/\text{بعد}$)).

٢. للشب تأثير معنوي على الرقم الهيدروجيني PH يؤدي إلى انخفاضه بدرجة كبيرة. فقد انخفض الرقم الهيدروجيني من (٧,٦١) في المحطة A و (٧,٦) في المحطة (B) قبل إضافة الشب إلى (٧,٤٥) في المحطة A و (٧,٤٣) في المحطة (B) بعد إضافة الشب، باحتمال رفض فرضية عدم وجود تأثير للشب على الرقم الهيدروجيني(عدم وجود فروق معنوية بين متوسطي الرقم الهيدروجيني) قبل وبعد إضافة الشب مقداره $\alpha = 7E - 5$ في المحطة A و $\alpha = 1.2E - 5$ في المحطة B. ولم يظهر للرقم الهيدروجيني علاقة معنوية بباقي المتغيرات، عدا علاقة ضعيفة مع القاعدية ALK ($A/\text{قبل}$) $R^2 = 20.1\%$ ($A/\text{قبل}$)، ($B/\text{قبل}$) $R^2 = 15.3\%$ ($B/\text{قبل}$)، ومع الكدرة ($A/\text{بعد}$) $R^2 = 28.8\%$ ($A/\text{بعد}$) و ($B/\text{بعد}$) $R^2 = 18.6\%$.

٣. للشب تأثير معنوي في تخفيض قاعدية التفاعل. فقد انخفض رقم القاعدية من (١٠٣,٤٦) في المحطة A و (١٠١,٥٨) في المحطة (B) قبل إضافة الشب إلى (٩٤,٢١) في المحطة B.

* متغيرات البحث

^٩ يقصد ب(A/قبل) محطة A قبل إضافة الشب و(A/بعد) محطة A بعد إضافة الشب ، وكذا بالنسبة للمحطة B .

٤. ليس للشب تأثير معنوي على نسبة الكلور في الماء. فقد تعارضت النتائج التي حصلنا عليها من المحطتين، ففي الوقت الذي ارتفعت فيه نسبة الكلور في المحطة A من $\alpha = 4E - 4$ في المحطة A إلى $\alpha = 2.8E - 4$ في المحطة B. ولم يظهر للاقعديّة علاقة معنوية بباقي المتغيرات، عدا علاقة ضعيفة مع الكدرة ($R^2 = 0.90.29.2\%$) والكالسيوم ($A/B = R^2 = 15.3$) والرقم الهيدروجيني ($B/A = R^2 = 16.3$). وهذا يعني عدم وجود علاقة للاقعديّة بمتغيرات الدراسة لاختلاف علاقتها من حال آخر.
٥. ليس للشب تأثير معنوي على نسبة الكلور في الماء. فقد تعارضت النتائج التي حصلنا عليها من المحطتين، ففي الوقت الذي ارتفعت فيه نسبة الكلور في المحطة A من $\alpha = 4E - 4$ في المحطة B إلى $\alpha = 2.8E - 4$ قبل إضافة الشب إلى $123,57$ وبعد إضافة الشب إلى $128,21$ بعد إضافة الشب باحتمال رفض فرضية عدم وجود فروق معنوية بين المتوسطين قبل وبعد إضافة الشب مقداره $8E - 8$. نجد إن نسبة الكلور قد انخفضت في المحطة B من $126,65$ قبل إضافة الشب إلى $123,71$ بعد إضافة الشب باحتمال رفض فرضية عدم وجود فروق بين المتوسطين قبل وبعد إضافة الشب $\alpha = 1.7E - 4$. إن ما يدعم ألم ليس للشب تأثير معنوي على الكلور ما يأتي:
- أ— يضاف الكلور إلى الماء قبل وبعد إضافة الشب ، وهو على ثلاثة أشكال (بودرة، سائل، غاز) تتحول جميعها إلى كلور ذاتي في الماء تتضمن نسبة بالتدريج ، ولذلك ان لمدة الزمنية دورها في ذلك، فضلا عن كمية الشب المضافة وكمية الماء المضاف إليه.
٦. عند دمج بيانات المحطتين ، لم يظهر للشب تأثير معنوي على الكلور، إذ لم تكن هناك فروق معنوية بين متوسط الكلور قبل إضافة الشب ($125,186$) وبعد إضافة الشب ($125,847$)، وكان احتمال رفض فرضية عدم وجود فروق معنوية بين المتوسطين $\alpha = 0.35$ ، وهذا يعني عدم وجود سبب كاف يمكن أن نعول عليه في رفض فرضية تساوي المتوسطين. وقد ظهر للكلور علاقة خطية قوية بالكهربائية والكبريتات والأملاح والعسرة.
٧. ليس للشب تأثير معنوي على التوصيل الكهربائي E_c ، فكان معدل التوصيل الكهربائي ($1238,14$ في المحطة A و $1234,71$ في المحطة B) قبل إضافة الشب أصبح ($1244,79$ في المحطة A و $1240,48$ في المحطة B) بعد إضافة الشب، باحتمال رفض فرضية عدم وجود تأثير للشب على التوصيل الكهربائي(عدم وجود فروق معنوية بين متوسطي التوصيل الكهربائي) قبل وبعد إضافة الشب مقداره $\alpha = 0.109$ في المحطة A و $\alpha = 0.36$ في المحطة B. وقد ظهر للتوصيل الكهربائي علاقة معنوية بمتغيرات (الكلور وال الكبريتات والأملاح والعسرة)، يمكن الاستفادة من هذه العلاقات في تقدير نسبة الكلور وال الكبريتات والأملاح والعسرة، ذلك إن عملية قياس التيار الكهربائي تمتاز بالسهولة واليسر على عكس الكبريتات التي تتطلب ما يقارب ١٤ يوما لإنجازها.
٨. لم يظهر للشب تأثير معنوي على الكالسيوم في المحطة B فقد كان معدل الكالسيوم قبل إضافة الشب ($49,71$ انخفض إلى $48,16$ بعد إضافة الشب، باحتمال رفض فرضية عدم وجود فروق معنوية بين المتوسطين $\alpha = 0.33$ إما في المحطة A فقد ظهر للشب تأثير معنوي على الكالسيوم إذ انخفض تركيز الكالسيوم من $51,286$ قبل إضافة الشب إلى $48,643$ بعد إضافة الشب، باحتمال رفض فرضية عدم وجود فروق معنوية بين

- المتوسطين ، وربما يعود هذا التأثير إلى إن بيانات الكالسيوم في المحطة A كانت أكثر تجانسا منها في المحطة B ($Cv=15.24\%$) (A/C قبل) و ($Cv=16.95\%$) (A/B بعد) و ($Cv=21.56\%$) (B/C قبل) و ($Cv=26.04\%$) (B/B بعد)) كما إن الانحراف المعياري لبيانات الكالسيوم في المحطة A أقل من الانحراف المعياري في المحطة B ، وعليه سيكون المقام في احصاء t لإختبار الفرق بين المتوسطين(قبل وبعد إضافة الشب) في المحطة A أقل منه في المحطة B من جانب ، وان الارتباط بين البيانات الخاصة بالكالسيوم في المحطة A قبل وبعد إضافة الشب ($r=0.94$) اكبر من الارتباط بين البيانات الخاصة بالكالسيوم في المحطة B قبل وبعد إضافة الشب ($r=0.726$) ($r=0.726$) .
٧. ليس للشب تأثير معنوي على نسبة المغنيسيوم في الماء. فقد انخفض معدل تركيز المغنيسيوم من (٤٠,٩ (A/C قبل) و ٤١,٢٥ (B/C قبل)) إلى (٣٧,١٩ (A/B بعد) و ٣٨,٨٩ (B/B بعد)) على التوالي، باحتمال رفض فكرة عدم وجود فروق معنوية بين المتوسطين قبل وبعد إضافة الشب مقداره $\alpha=0.085$ (المحطة A) و $\alpha=0.28$ (المحطة B). ولم تظهر للمغنيسيوم أي ارتباط مع بقية المتغيرات.
٨. للشب تأثير معنوي على العسرة يؤدي إلى انخفاضه بدرجة كبيرة. فقد انخفض معدل العسرة من (٣٠٠,٨٩٣) في المحطة A و ٣٠٥,٢٩ في المحطة B قبل إضافة الشب إلى (٢٩١,١٧٩) في المحطة A و ٢٩٤,٢٩ في المحطة B بعد إضافة الشب، باحتمال رفض فرضية عدم وجود تأثير للشب على العسرة(عدم وجود فروق معنوية بين متوسطي العسرة) قبل وبعد إضافة الشب مقداره $\alpha=0.034$ في المحطة A و $\alpha=0.017$ في المحطة B. ولم تظهر للعسرة علاقة معنوية ببقية المتغيرات.
٩. للشب تأثير معنوي على الكبريتات، فقد كان معدل تركيز الكبريتات (٢٢٠,١٠٧ (A/C قبل) و ٢٠٩,٥٥ (B/C قبل)) وأصبح (٢٢٢,١٧٩ (A/B بعد) و ٢١٠,١٦ (B/B بعد)). باحتمال رفض فرضية عدم وجود تأثير للشب على الكبريتات (عدم وجود فروق معنوية بين متوسطي الكبريتات) قبل وبعد إضافة الشب مقداره $\alpha=0.121$ في المحطة A و $\alpha=0.89$ في المحطة B. وظهر أن للكبريتات علاقة ارتباط خطى معنوية بالمتغيرات (الكلور والكهربائية والأملاح الكلية).
- ١٠ - ليس للشب تأثير معنوي على نسبة الأملاح الكلية في الماء. فقد انخفض معدل تركيز الأملاح الكلية من (٨٦٢,٥٣٦ (A/C قبل) و ٨٦٧,٥٥ (B/C قبل)) إلى (٨٦٠,٤٢٩ (A/B بعد) و ٨٦٣,٩٧ (B/B بعد)) على التوالي، باحتمال رفض فكرة عدم وجود فروق معنوية بين المتوسطين قبل وبعد إضافة الشب مقداره $\alpha=0.442$ (المحطة A) و $\alpha=0.30$ (المحطة B) . . وظهر إن للأملاح الكلية علاقة ارتباط خطى معنوية بالمتغيرات (الكلور والكهربائية و الكبريتات).الجدول ٢ يلخص متوسطات متغيرات الدراسة قبل اضافة الشب وبعد اضافة الشب في كل محطة واحتمال رفض فرضية عدم وجود تأثير معنوي للشب على متوسطات تركيز هذه المتغيرات.

الجدول ٢ : متوسطات المتغيرات قبل وبعد إضافة الشب واحتمال رفض فرضية عدم وجود تأثير معنوي للشب على متوسطات تركيز هذه المتغيرات.

	قبلB	بعدB	p-val		قبلA	بعدA	p-val	
TU	64.52	7.68	3.4E-14	**	67.82	13.61	7.1E-17	**
PH	7.60	7.43	5.1E-04	**	7.61	7.45	2.8E-04	**
ALK	101.58	95.19	1.9E-02	*	103.46	94.21	6.5E-03	**
CL	126.65	123.71	3.0E-02	*	123.57	128.21	2.6E-02	*
EC	1234.71	1240.48	3.4E-01		1238.14	1244.79	3.8E-01	
CA	49.71	48.16	3.0E-01		51.29	48.64	1.1E-01	
MG	41.25	38.89	1.8E-01		40.90	37.19	6.9E-02	
TH	305.29	294.29	5.7E-02		300.89	291.18	7.1E-02	
SO4	209.55	210.16	4.7E-01		220.11	222.18	3.7E-01	
TSS	867.55	863.97	3.5E-01		862.54	860.43	4.4E-01	

ثانياً: تأثير الشب على العلاقة بين المتغيرات قبل وبعد إضافة الشب يوضح الجدول ٣ معادلة الانحدار الخطي لكل متغير بعد إضافة الشب (متغير معتمد) بنفس المتغير قبل إضافة الشب (متغير توضيحي ، مستقل) وقيمة معامل التوضيح R^2 واحتمال رفض فكرة عدم وجود علاقة خطية بين المتغير بعد إضافة الشب ونفس المتغير بعد إضافة الشب في المحيطين.

يظهر من الجدول ٣ عدم استقرار العلاقة بين كل متغير بنفسه في المحيطين A و B. وحيث إن الشب لا يؤثر على المتغيرات (الكالسيوم، الكلور، الكهربائية، الكبريتات والأملاح الكلية) من جهة وبتأثير على القسم الآخر (كما مر في أولاً)، فإن هناك ثلاثة احتمالات لهذا الاختلاف ، يمكن إيجازه بما يأتي:

الجدول ٣ معادلات الانحدار الخطي البسيط ومعامل التوضيح لكل معادلة واحتمال رفض هذه المعادلة بين كل متغير بنفسه وللمحيطين A و B.

	A المحيطة	R^2	P	B المحيطة	R^2	P-val
١	$Ca_a = -2.181 + 0.991 Ca_b$	88.3	0.000	$Ca_a = 5.912 + 0.85 Ca_b$	52.7	0.000
٤	$Cl_a = 37.64 + 0.733 Cl_b$	91.9	0.000	$Cl_a = 50.47 + 0.58 Cl_b$	74.5	0.000
٣	$Ec_a = 76.65 - 0.943 Ec_b$	92.8	0.000	$Ec_a = -574.81 + 1.47 Ec_b$	85.1	0.000
٤	Mg			$Mg_a = 22.604 + 0.395 Mg_b$	10.0	0.082
٥	$TU.a = -1.55 + 0.223 TU.b$	51.9	0.000	$TU.a = 2.97 + 0.073 TU.b$	33.3	0.001
٦	$ALK_a = 4.52 + 0.87 ALK_b$	64.3	0.000	$ALK_a = 18.03 + 0.76 ALK_b$	54.1	0.000
٧	$PH_a = 3.88 + 0.47 PH_b$	15.4	0.039	$PH_a = 3.05 + 0.576 PH_b$	32.0	0.001
٨	$SO_{4A} = 29.71 + 0.87 SO_{4B}$	92.6	0.000	$SO_{4a} = -200.289 + 1.96 SO_{4b}$	76.2	0.000
٩	$Tss_a = -15.48 + 1.016 Tss_b$	92.0	0.000	$Tss_a = -4085.2 + 1.47 Tss_b$	89.3	0.000
١٠	$TH = 130.48 + 0.53 TH$	30.5	0.002	$TH = 164.75 + 0.424 TH$	41.0	0.000

١. عدم دقة القياسات ، وتعزى إلى عدة أسباب منها) إمكانية القائمين بالقياس على تشغيل الأجهزة والأدوات المختبرية التي تستخدم في التحليل أو القياس، وتقام أحجزة القياس ، وعدم الاهتمام الجدي بهذه القياسات واعتبارها أمراً روتينياً لا يتعدى الاحتفاظ بالقياسات في السجلات).

٢. بالرغم من أن المصدر الماء التي تستخدمها المحطتان A و B واحد (نهر الحسينية) إلا إن هناك مسافة طويلة يخترق فيها النهر الجهة الغربية للمدينة قبل أن تصل المياه إلى المحطة A ، مما يجعل القياسات عرضة للتأثير بما يلقى من نفاثات المدينة في هذا النهر.

٣. إن نسبة الشعب المضاف إلى الماء تختلف من يوم إلى آخر إذ لا توجد أحجزة قياس حساسة لتحديد هذه النسبة ، وإنما تعتمد على أساس تقريري وان زيادة نسبة الشعب تؤدي إلى زيادة تركيز كبريتات الألمنيوم التي تقوم بعمل عكسي لعمل الشعب ، وذلك إنها تؤدي إلى تأين لبادات هيدروكسيد الألمنيوم وانحلالها ومن ثم انخفاض كفاءة الترسيب والمعلجة^[١].

ثالثاً: العلاقة بين المتغيرات

يبين الجدول ٤ معامل الارتباط البسيط بين كل متغيرين من متغيرات البحث قبل إضافة الشعب ، بين كل متغيرين من متغيرات البحث بعد إضافة الشعب ، وعلاقة كل متغير بنفسه قبل وبعد إضافة الشعب ، لكل محطة على انفراد.

من الجدول ٤ نستطيع إن نشخص المتغيرات التي ترتبط فيما بينها بعلاقة ارتباط معنوي لبناء نماذج إحصائية يمكن استخدامها لغرض تقدير المتغيرات التي لا تمتاز بسهولة قياسها لما يترتب عليها من كلفة عالية أو طول المدة الزمنية أو تعقيد طريقة القياس ، هذه المتغيرات يمكن تقاديرها بحدود ثقة معينة لمواجهة الأزمات والكوارث البيئية التي تتطلب سرعة فائقة في تحديد صلاحية أو عدم صلاحية الماء لاستخدام محدد.

الجدول ٤ : الارتباط بين متغيرات البحث

الجدول ٤ - أ : معامل الارتباط بين كل متغيرين من متغيرات البحث قبل إضافة الشعب في المحطة A .

TH	Tss	SO ₄	PH	ALK	NTU	Mg	Ec	Cl	Ca	
								1	-0.16	Cl
							1	0.86	-0.13	Ec
						1	0.31	0.33	-0.22	Mg
					1	-0.18	0.07	0.13	0.39	NTU
				1	0.46	-0.03	-0.02	-0.1	0.31	ALK
			1	0.45	0.39	-0.12	-0.29	-0.22	0.21	PH
		1	-0.31	-0.17	0.04	0.38	0.86	0.91	-0.18	SO ₄
	1	0.88	-0.25	-0.03	0.06	0.30	0.96	0.90	-0.13	Tss
1	0.35	0.53	-0.05	-0.15	0.22	0.26	0.33	0.41	-0.07	TH

الجدول ٤ - ب: معامل الارتباط بين كل متغيرين من متغيرات البحث بعد إضافة الشب في المحطة A

TH	Tss	SO ₄	PH	ALK	NTU	Mg	Ec	Cl	Ca	
									1	Ca
								1	-0.29	Cl
							1	0.91	-0.22	Ec
						1	0.08	0.17	-0.28	Mg
					1	-0.13	0.10	0.18	0.36	NTU
				1	0.47	-0.35	-0.20	-0.22	0.54	ALK
			1	0.39	0.54	-0.04	0.02	-0.04	0.36	PH
		1	-0.03	-0.35	0.11	0.35	0.84	0.90	-0.28	SO ₄
	1	0.87	-0.04	-0.19	0.16	0.11	0.95	0.96	-0.28	Tss
1	0.17	0.27	0.21	-0.16	0.25	0.40	0.22	0.17	0.21	TH

الجدول ٤ - ت: معامل الارتباط بين كل متغير قبل إضافة الشب ونفس المتغير بعد إضافة الشب في المحطة A.

TH	Tss	SO ₄	PH	ALK	NTU	Mg	Ec	Cl	Ca
0.55	0.96	0.96	0.39	0.80	0.72	0.29	0.96	0.96	0.94

الجدول ٤ - ث: معامل الارتباط بين كل متغيرين من متغيرات البحث قبل إضافة الشب في المحطة B.

TH	Tss	SO ₄	PH	ALK	NTU	Mg	Ec	Cl	Ca	
									1	Ca
								1	0.07	Cl
							1	0.87	-0.04	Ec
						1	0.26	0.20	-0.58	Mg
					1	-0.45	-0.06	0.08	0.38	NTU
				1	0.17	-0.26	0.06	0.08	0.33	ALK
			1	0.39	0.20	-0.37	0.10	0.11	0.32	PH
		1	0.21	0.26	0.05	0.28	0.78	0.73	-0.04	SO ₄
	1	0.76	0.06	0.06	-0.09	0.23	0.95	0.86	0.003	Tss
1	0.09	0.19	0.16	0.07	0.033	0.156	0.092	0.278	0.195	TH

الجدول ٤ - ج: معامل الارتباط بين كل متغيرين من متغيرات البحث بعد إضافة الشب في المحطة B.

TH	Tss	SO ₄	PH	ALK	NTU	Mg	Ec	Cl	Ca		
									1	Ca	
								1	0.13	Cl	
							1	0.88	0.12	Ec	
						1	0.10	0.12	-0.35	Mg	
					1	-0.31	0.18	0.29	0.19	NTU	
				1	0.09	-0.20	0.10	0.27	0.37	ALK	
			1	0.40	0.38	-0.20	-0.05	0.14	0.43	PH	
		1	0.11	0.19	0.25	0.16	0.83	0.86	0.00	SO ₄	
	1	0.89	0.04	0.19	0.23	0.19	0.94	0.94	0.03	Tss	
1	0.33	0.42	0.17	0.05	0.18	0.35	0.22	0.34	-0.07	TH	

الجدول ٤ - ت: معامل الارتباط بين كل متغير قبل إضافة الشب ونفس المتغير بعد إضافة الشب في المحطة B.

TH	Tss	SO ₄	PH	ALK	NTU	Mg	Ec	Cl	Ca
0.64	0.945	0.872	0.565	0.735	0.577	0.316	0.894	0.863	0.726

ويبين الجدول ٥ معادلات الانحدار الخطي التقديرية بين متغيرات الدراسة قبل إضافة الشب، وبعد إضافة الشب، ومعادلة الانحدار الخطي لكل متغير بنفسه قبل وبعد إضافة الشب[⊗].

الجدول ٥ : معادلات الانحدار الخطي التقديرية بين متغيرات الدراسة
الجدول ٥ أ: معادلات الانحدار الخطي التقديرية بين متغيرات الدراسة قبل إضافة الشب.

A	المحطة	R ² %	P-val	B	المحطة	R ² %	P-val
Cl=44.321+0.036SO ₄	87.3	0.000		Cl=-62.949+0.154Ec	75.2	0.000	
Ec=-138.86+1.596Tss	92.9	0.000		Ec=1.423Tss **	99.99	0.000	
So ₄ =63.778+2.297Cl	82.7	0.000		So ₄ =-200.104+0.332Ec	60.4	0.000	
Tss=141.792+0.582Ec	92.9	0.000		Tss=0.696Ec *	99.99	0.000	

الجدول ٥ ب: معادلات الانحدار الخطي التقديرية بين متغيرات الدراسة بعد إضافة الشب.

A	المحطة	R ² %	P-val	B	المحطة	R ² %	P-val
Cl=0.149TsS **	99.97	0.000		Cl=33.865+0.104Tss	88.20	0.000	

[⊗] استبعدت المعادلات التقديرية التي لم تتحقق معامل توضيح R² أكبر من ٥٠%.

* أظهرت نتائج اختبار معلمة الانحدار b₀ بموجب فرضية العدم H₀: B₀=0 ضد الفرضية البديلة H₁: B₀≠0. عدم وجود ما يمكن أن نعول عليه لرفض فرضية العدم، لذلك أعيد تقدير معادلة الانحدار الخطي عندما تكون B₀=0.

** أظهرت نتائج اختبار معلمة الانحدار b₀ بموجب فرضية العدم H₀: B₀=0 ضد الفرضية البديلة H₁: B₀#0. عدم وجود ما يمكن أن نعول عليه لرفض فرضية العدم، لذلك أعيد تقدير معادلة الانحدار الخطي عندما تكون B₀=0.

$Ec=1.447TsS^*$	99.96	0.000	$Ec=1.43TsS^*$	99.97	0.000
$So_4=-125.613+2.713Cl$	81.60	0.000	$So_4=-480.53+0.799TsS$	80.00	0.000
$Tss=6.71Cl^*$	99.98	0.000	$Tss=103.456+0.613Ec$	88.30	0.000
			$Tss=-95.948+0.326Ec+4.486Cl$	94.70	0.000

الجدول ٥ - ت: معادلات الانحدار الخطي التقديرية لكل متغير بنفسه قبل وبعد إضافة الشعب

المحطة A	R ² %	P-val	المحطة B	R ² %	P-val
$Ca_a=0.95Ca_b^*$	99.68	0.000	$Ca_a=0.964Ca_b^*$	97.02	0.000
$Cl_a=37.643+0.73Cl_b$	91.9	0.000	$Cl_a=50.473+0.578Cl_b$	74.50	0.000
$Ec_a=1.005Ec_b^*$	99.97	0.000	$Ec_a=-574.808+1.47Ec_b$	80.10	0.000
$TU_a=0.202TU_b^*$	93.51	0.000	$ALK_a=0.935ALK_b^*$	99.25	0.000
$ALK_a=0.91ALK_b^*$	99.75	0.000	$So_{4a}=-200.289+1.959So_{4b}$	76.20	0.000
$So_{4a}=29.713+0.874So_{4b}$	92.6	0.000	$Tss_a=-408.199+1.466Tss_b$	89.30	0.000
$Tss_a=0.9976Tss_b^*$	99.97	0.000			

يتضح من الجدول ٥ أن اتجاهات البيانات قبل إضافة الشعب أو بعد إضافة الشعب متماثلة ولكنها مختلفة في القيمة. مما يعني إن هناك فروقاً معنوية في دقة تسجيل البيانات في المحيطين. تم إجراء اختبار t للفرق بين معلمتين للمعادلات المتماثلة في المحيطين وفقاً لفرضية العدم H_0 : $B_{0A}=B_{0B}$ ضد الفرضية البديلة H_1 : $B_{0A} \neq B_{0B}$ ، وكذلك وفقاً لفرضية العدم H_0 : $B_{1A}=B_{1B}$ ضد الفرضية البديلة H_1 : $B_{1A} \neq B_{1B}$ حيث تتوزع احصاءات التقدير b_0 طبيعياً بمتوسط B_0 وتباين $V(b_0) = \frac{\sigma^2}{n \sum x_i^2}$ ومتباين B_0 ومتباين B_1 طبيعياً بمتوسط B_1 وتباين $V(b_1) = \frac{\sigma^2}{\sum x_i^2}$ وان القياسات في المحطة A مستقلة عن القياسات في المحطة B ، ويقدر متوسط مربعات الخطأ في جدول تحليل تباين الانحدار. وقد اظهر الاختبار وجود فروق معنوية بين المعلمتين B_{0A} و B_{0B} وكذلك بين المعلمتين B_{1A} و B_{1B} لأنغلب حالات الاختبار ، ولسنا بحاجة إلى ذكر التفاصيل وأوردنا لتقديم الدليل فقط.

الاستنتاجات:

من خلال ما تم عرضه من نتائج، يمكن أن نستنتج الآتي؛

١. هناك اختلاف في دقة تسجيل البيانات بين المحيطين A و B، هذا الاختلاف ربما يعود إلى عدم كفاءة مسجل البيانات أو عدم كفاءة الأجهزة والمعدات المستخدمة في القياس.
٢. إن الشعب تأثيراً معنوياً على خفض الكدرة في الماء وخفض قيمة الرقم الهيدروجيني ، وخفض قاعدة التفاعل والعسرة.

٣. ليس للشب تأثير معنوي في تخفيف أو زيادة نسبة الكلور، أو قابلية الماء على التوصيل الكهربائي، أو على تركيز الكالسيوم أو المغنيسيوم، أو الكبريتات أو الأملاح الكلية.
٤. ليس للشب تأثير معنوي على العلاقة بين المتغيرات، ذلك إن قيم معاملات الارتباط الخطي البسيط بين المتغيرات قبل إضافة الشب لم تتغير بعد إضافة الشب تغييراً معنوياً.
٥. لم تتجاوز الملوثات في المحطتين الحدود المسموح بها لمياه الشرب.

المصادر:

١. شاهين، محمد خالد / ٢٠٠٤ / دراسة تقييمية لمعالجة المياه في محطة إسالة ماء الجانب الأيسر لمدينة الموصل (مشروع القبة) / مجلة التقني / م ١٧ / ع ٣ / بغداد.
٢. الشوك، أركان محمود والرفاعي، جواد كاظم / التذبذب في التركيب الكيمياوي لمياه نهر الفرات/ المؤتمر العلمي الرابع لبحوث التعليم التقني / ١٩٩٤ / بغداد.
٣. عثمان ، موفق يحيى/ تقويم كمي لنوعية مياه بعض محطات الإسالة في محافظة التأميم – الجزء الثاني – دراسة حقلية / مجلة التقني / ع ٦٢٤ / ٢٠٠١ / بغداد.
٤. محمود، فخرى ياسين و جمال محمد زنكنة / ١٩٩٠ نوعية المياه الجوفية في مدينة اربيل/ المؤتمر العلمي الثاني لمركز بحوث السدود والموارد المائية / جامعة الموصل/ ١٩٩٠ .
5. ASTM, 1989, Annual book of ASTM standards water , vol. 31, Philadelphia, USA.
6. APHA, AWWA and WPCF, 1985, standard methods of water for the examination of water and waste water, D. C.
7. DUGGAL, K. N. ,1988, elements of public health engineering,3rd edit., S. shand & co., new Delhi.
8. World health organization, 1989, Guidelines for drinking water quality – recommendations, vols, 1, 2, and 3 , Geneva.
9. EL – KHORDAGUI, H. K. and k. h. MANCY, Formation of Trihalomethanes during disinfection of drinking water, proc. Internationalism on management of industrial waste water in developing nations, Alexandria,Egypt.1981.