

## تأثير مخلفات عامل بيسي الكوفة في تلوث التربة والمياه

المدرس المساعد  
صفاء مجید المظفر  
جامعة الكوفة- كلية الآداب  
الاستاذ الدكتور  
كافح صالح الاسدي  
المستخلص

يعد التلوث من الظواهر البيئية التي أخذت جزاً كبيراً من اهتمام الباحثين والمؤسسات الصحية وحكومات دول العالم منذ النصف الثاني من القرن العشرين على وجه الخصوص الدول المتقدمة. وتعد مشكلة التلوث من أهم المشاكل البيئية الملحة التي بدأت تأخذ أبعاداً بيئية واقتصادية واجتماعية خطيرة، خصوصاً بعد الثورة الصناعية في أوروبا والتلوث الصناعي الهائل والمدعوم بالتقنيات الحديثة.

يعرف التلوث بشكل عام على انه هو إحداث تغير في البيئة التي تحيط بالكائنات الحية بفعل الإنسان وأنشطته اليومية مما يؤدي إلى ظهور بعض المواد التي لا تتلاءم مع المكان الذي يعيش فيه الكائن الحي ويؤدي إلى اختلاله.

فيما يعرف تلوث التربة على انه أي تغير فيزيائي أو كيميائي يسبب في تغير استغلالها وجعلها غير قادرة على الاستغلال المفيد دون المعالجة.

في حين يعرف تلوث المياه على انه كل ما يدخل كتلة الماء من اثر يحدثه الإنسان فيؤدي إلى تغير الصفات الطبيعية والكيميائية واحتلال التوازن الطبيعي في تلك الكتلة وبالتالي تضر بالإنسان والكائنات الحية.

يتناول البحث دراسة وتحليل المخلفات المطروحة من معمل بيسي الكوفة إلى البيئة وذلك بهدف معرفة العناصر المطروحة من المعمل والملوثة للتربة والمياه معاً.

يقع معمل بيسي الكوفة في ناحية العباسية قضاء الكوفة ويحده طريق نجف -بابل ونهر الفرات (سط العباسية) ومبنى جوبان.

اعتمدت الدراسة على جمع وتحليل (٦) نماذج من المياه (٣) منها خلال الموسم الصيفي و(٣) منها خلال الموسم الشتوي وذلك من المخلفات السائلة المطروحة من المعمل ومن المبنى القريب من المعمل والذي تصرف إليه ومن مياه سط العباسية القريب منه.

كما اعتمدت الدراسة على جمع وتحليل (٤) نماذج من التربة (٢) منها خلال الموسم الصيفي و(٢) منها خلال الموسم الشتوي وذلك من الجهات المتأثرة بالجهات المطروحة من المعمل والجهات الأخرى البعيدة عنها.

توصلت هذه الدراسة على ان معمل بيسي الكوفة يطرح مخلفات سائلة وأخرى صلبة تؤدي إلى تلوث التربة والمياه بعناصر ملوثة مختلفة.

((The impact of plant residues Pepsi Kufa in soil and water pollution))

### **Abstract**

Pollution is environmental phenomena that took a great part of the attention of researchers, health institutions and governments around the world since the second half of the twentieth century, in particular the developed countries. The problem of pollution of the most pressing environmental problems that began to take dimensions of environmental, economic and social problems, especially after the industrial revolution in Europe and the massive industrial expansion and backed by modern technology.

Pollution in general know that it is a change in the environment surrounding the living human-induced and daily activities leading to the emergence of some materials that do not fit with the place where the organism and lead to Achtlah.

Known as the pollution of the soil as any physical or chemical change causes the change in use and unable to make it worthwhile exploitation without treatment.

While water pollution is known to all that enter the body of water the effect of human-induced change leads to physical and chemical characteristics and the disruption of the natural balance in the cluster and is thus detrimental to human beings and living organisms.

The research study and analysis of plant residues before Pepsi Kufa to the environment in order to know the elements put forward by the plant and the contaminated soil and water together.

Pepsi factory is located in the area Abbasid Kufa Kufa and eliminate those who oppose through Najaf - Babylon and the Euphrates River (Shatt Al-Abbasid) and Mbzl Gobain.

The study relied on the collection and analysis (6) samples of water (3) of them during the summer season, and (3) of them during the winter season, from liquid waste before the plant is Alambzl near the plant and the GOES him and the Shatt al-Abbasid nearby.

As the study relied on the collection and analysis (4) samples of soil (2), including during the summer season and (2), including during the winter season, from those affected Paljhat raised from the plant and others farther away.

The findings of this study that the Pepsi plant poses Kufa effluents and other solid lead to contamination of soil and water contaminated with different elements

## المقدمة :

بعد التلوث من الظواهر البيئية التي أخذت جزءاً كبيراً من اهتمام الباحثين والمؤسسات الصحية وحكومات دول العالم منذ النصف الثاني من القرن العشرين وعلى وجه الخصوص الدول المتقدمة. أصبحت مشكلة التلوث من أهم المشاكل البيئية الملحة التي بدأت تأخذ أبعاداً بيئية واقتصادية واجتماعية خطيرة خصوصاً بعد الثورة الصناعية في أوروبا والتوسع الصناعي الهائل والمدعوم بالتقنيات الحديثة. يُعرف التلوث بشكل عام على أنه إحداث تغير في البيئة التي تحيط بالكائنات الحية بفعل الإنسان وأنشطته اليومية مما يؤدي إلى ظهور بعض المواد التي لا تتلاءم مع المكان الذي يعيش فيه الكائن الحي ويؤدي إلى اختلاله.

فيما يُعرف تلوث التربة على أنه أي تغيير فизيائي أو كيميائي في خصائص التربة يسبب تغير في استغلالها وجعلها غير قادرة على الاستغلال المفید دون المعالجة. في حين يُعرف تلوث المياه على أنه كل ما يدخل الماء من اثر يحدثه الإنسان فيؤدي إلى تغير الصفات الطبيعية والكيميائية واحتلال التوازن الطبيعي في تلك الكتلة وبالتالي تضر بالإنسان والكائنات الحية. يتناول البحث دراسة وتحليل المخلفات المطروحة من معمل بيبيسي الكوفة إلى البيئة وذلك بهدف معرفة العناصر المطروحة من المعمل والملوثة للتربة والمياه معاً.

يقع معمل بيبيسي الكوفة في منطقة أم عباسيات التابعه لناحية العباسية قضاء الكوفة ويحده طريق نجف - حلة القديم ونهر الفرات (شط العباسية) ومبذل جوبان.

اعتمدت الدراسة على جمع وتحليل (٦) نماذج من المياه (٣) منها خلال شهر تموز و(٣) منها خلال شهر كانون الثاني وذلك من المخلفات السائلة المطروحة من المعمل ومن المبذل القريب من المعمل والذي تتصرف إليه ومن مياه شط العباسية القريب منه.

كما اعتمدت الدراسة على جمع وتحليل (٤) نماذج من التربة (٢) منها خلال شهر تموز و(٢) منها خلال شهر كانون الثاني وذلك من الجهات المتأثرة بالمخلفات المطروحة من المعمل والجهات الأخرى البعيدة عنها وغير المتأثرة بالمخلفات.

توصلت هذه الدراسة على أن معمل بيبيسي الكوفة يطرح مخلفات سائلة وأخرى صلبة تؤدي إلى تلوث التربة والمياه بعناصر ملوثة مختلفة.

### **البيئة الطبيعية لمنطقة الدراسة :**

يقع معمل بيبسي الكوفة في ناحية العباسية قضاء الكوفة ويحده طريق نجف - حله القديم ونهر الفرات (شط العباسية) شكل (١) وصورة (١). وبذلك فان المعمل يقع ضمن مناطق كتوف الأنهار التي تتميز بتربتها المزيجية الغرينية ذات التصريف الطبيعي الجيد والتغذية الجيدة ، إذ استفاد المعمل من هذا الموقع في الاعتماد على مياه نهر الفرات في عملياته الصناعية .

يبلغ المعدل السنوي لدرجة حرارة منطقة الدراسة (٢٤.٥)° م ، سجلت في شهر كانون الثاني (١٠.٨)° م وفي شهر تموز (٣٨)° م . في حين بلغ المجموع السنوي للتبخّر (٣٨٣١.٨) ملم اذ سجلت في شهر كانون الثاني (٨٩.٨) ملم وفي شهر تموز (٦٠٧) ملم .

اما بالنسبة للمجموع السنوي للإمطار فقد بلغ (١٠٤) ملم<sup>(١)</sup> . وبذلك فان مجموع التبخّر في منطقة الدراسة يفوق كمية الإمطار بحوالى (٣٦) مرة . لذا فان لمثل هذه الظروف المناخية تأثيراً على تباين تراكيز الملوثات في منطقة الدراسة زمانياً .

تتمثل الموارد المائية في منطقة الدراسة بنهر الفرات والذى يسمى عندها بشط العباسية والذى يبلغ طوله (٢٨) كم و يخترق ناحية العباسية وناحية الحرية ، وهو من الانهر الطبيعية القديمة و يتم السيطرة على تصاريقه بواسطة نظام العباسية وتأمين مناسبات المياه بواسطة نظام الشامية القاطع . يبلغ المعدل السنوي لتصريف شط العباسية عند سدة العباسية (١٣٤.٥) م<sup>٣</sup> / ثا في حين يبلغ معدل منسوبة عند مقدم سدة العباسية (٢٢.٧) م فوق مستوى سطح البحر<sup>(٢)</sup> .

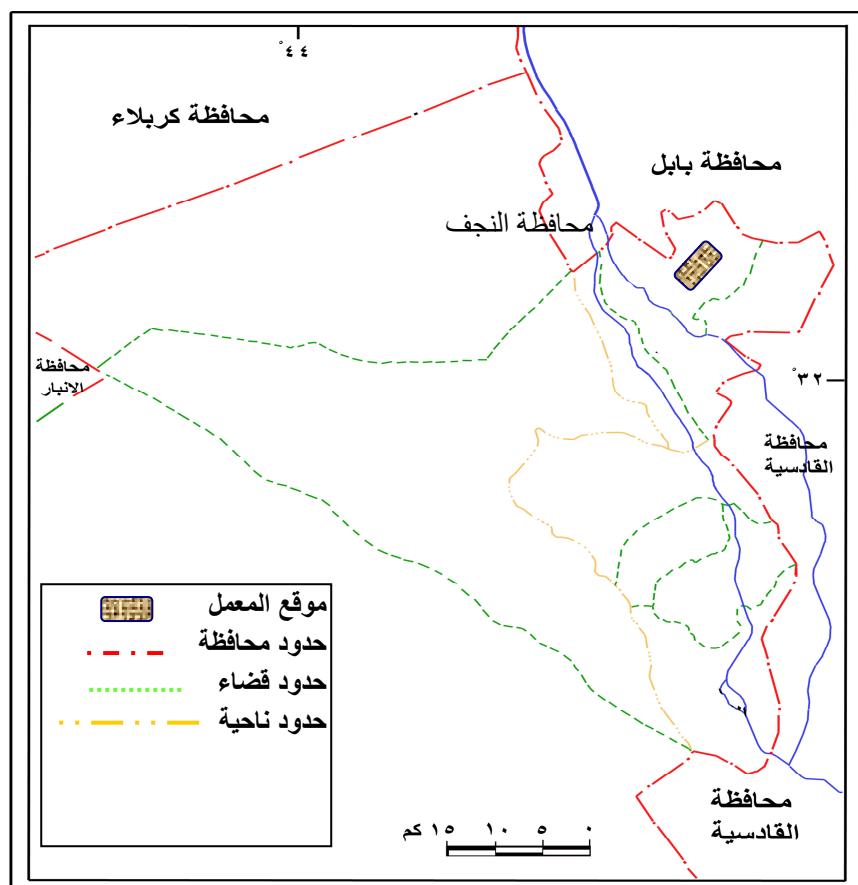
يتأثر شط العباسية بالمخلفات السائلة المطروحة من معمل بيبسي الكوفة والتي تتصرف الى مياه مبذل جوبان القريب من المعمل والذي تتصرف مياهه هو الآخر باتجاه شط العباسية . مما يؤثر سلباً في خصائص المياه السطحية لمنطقة الدراسة .

(١) وزارة النقل والمواصلات ، الهيئة العامة لأنواء الجووية والرصد الزلزالي في العراق ، قسم الموارد المائية، بيانات غير منشورة ، ٢٠٠٩.

(٢) وزارة الموارد المائية ، مديرية الموارد المائية في محافظة النجف ، قسم التشغيل ، بيانات غير منشورة ، ٢٠٠٩.

شكل (١)

موقع معمل ببسي الكوفة من المحافظة



المصدر: المنشأة العامة للمساحة، بغداد ، خريطة النجف الادارية ، ٢٠٠٧ .  
تحديد منطقة الدراسة من عمل الباحثين

صورة (١)  
صورة فضائية لموقع معمل بيبسي الكوفة



المصدر : عمل الباحث ، بالاعتماد على الموقع الالكتروني <http://www.google earth . com.>

تبلغ مساحة المعمل (١٥) دونم ويتكون من أربعة مجمعات للأنشطة الرئيسية . المجموعة الأولى وهي قاعة الإنتاج الرئيسية وتحتوي على الوحدات الآتية، ووحدة تحضيرات المواد الأولية ، ووحدة تنظيف العلب بالماء والبخار ، ووحدة التعبئة ، ووحدة إنتاج غاز  $CO_2$  ، ووحدة السيطرة النوعية ، أما المجموعة الثانية فتتضمن وحدة الإدارة ، ووحدة المخازن ، ووحدة الصيانة. تتضمن المجموعة الثالثة وحدة تصفية المياه بجزيئاتها الأول (لإزالة العوالق وتعقيم المياه) والثاني (لإزالة العسرة) في حين تتضمن المجموعة الرابعة وحدة معالجة المياه قبل تصريفها إلى المبزل. وينتمي عمل معمل بيبسي الكوفة من خلال سير العمليات الإنتاجية وكما يلي .

المدخلات وتتضمن ، مواد المركبات (عطور ، وكراميل، وسكر ، ومواد أخرى) وهي مواد عضوية إضافة إلى الماء كمادة أساسية ، وعملية التبريد الفجائي ، وعملية تدفق المنتوج من خلال السيطرة النوعية، وعملية مليء العلب بمادة المشروب وغاز  $CO_2$  وكبسها ، وعملية تعبئة الصناديق، وعملية تسويق المشروبات الغازية كمخرجات نهائية<sup>(١)</sup>.

(١) معمل بيبسي الكوفة للمشروبات الغازية ، تقرير حول المعمل ، غير منشور ، ٢٠٠٩ ، ص ٣ .  
( ١٦٧ )

## مخلفات معمل بيسى الكوفة

تبين من خلال الدراسة الميدانية ان المعمل يطرح إلى البيئة المخلفات الآتية:

### ا- المخلفات الغازية

إن المصدر الرئيس لهذه المخلفات هي وحدة إنتاج غاز  $\text{CO}_2$  وتمثل هذه الغازات بأكاسيد الكبريت  $\text{SO}_4$  والنتروجين  $\text{NO}_2$  ودقائق الكarbon C إضافة إلى قسم من غاز  $\text{CO}_2$  (الغاز المطلوب إنتاجه) الذي لم يستطع البرج الأمين من امتصاصه ، وإن هذه الغازات باجتماعها تتكون من احتراق مادة الكاز (الوقود السائل) وان اغلب هذه الغازات يذوب في المياه أثناء مرورها في برج المياه مكونه حوامض مختلفة كمخلفات سائلة يتبقى منها قليل يطلق إلى الجو وضمن الحدود المقبولة بيئياً وفي حال زيادة تركيزها عن هذه الحدود يعاد إمرارها على برج المياه للمساعدة على ذوبان المزيد منها في المياه وبالتالي تقلل تركيزها<sup>(١)</sup>.

### ب- المخلفات السائلة

تأتي المخلفات السائلة في معمل بيسى الكوفة من مصدرين هما<sup>(٣)</sup> :

المصدر الأول : يتمثل بمخلفات قاعة الإنتاج الرئيسية بكل وحداتها ، وتتضمن هذه المخلفات نضوحات عملية التعبئة للعلب والمنتج التالف وغسل أرضيات القاعة ومخلفات وحدة إنتاج  $\text{CO}_2$  وإن هذه المخلفات ذات محتوى عضوي إضافة إلى كون قسم منها قاعدي ، وقسم منها حامضي ، فالمواد العضوية منها ناتجة من وجود المركبات والمواد الأولية مما يؤدي إلى زيادة في قيمة الاحتياج الحيوي للأوكسجين (BOD) ، أما المياه القاعدية فتاتي من عملية تنظيف العلب إذ تتراوح القاعدية بين (١٠-١١) أما المياه الحامضية تأتي من وحدة إنتاج غاز  $\text{CO}_2$  نتيجة لذوبان الغازات الناتجة من احتراق الكاز مع المياه أثناء مرورها في برج المياه إذ يصل pH إلى حدود (٦-٥) كذلك فإن المخلفات الناتجة من نضوحات ملي العلب والمنتج التالف إذ يصل PH إلى حدود (٢.٥) .

المصدر الثاني : وتمثل بمخلفات وحدة التصفية بجزئيها (الأول والثاني)إذ ينتج من الجزء الأول مياه زائدة عن الحاجة وهي مياه غير ملوثة في حين ينتج من الجزء الثاني مياه تحتوي على ايونات الصوديوم والكلاسيوم والمغنيسيوم إذ تنتج من عملية تنشيط مادة الزيولايت (الرزن) بغسلها بمحلول ملح الطعام عالي التركيز .

(١) معمل بيسى الكوفة للمشروبات الغازية ، تقرير الأثر البيئي للمعمل ، غير منشور ، ٢٠٠٩ ، ص ١١ .

(٢) معمل بيسى الكوفة للمشروبات الغازية ، ملوثات المعمل ، تقرير غير منشور ، ٢٠٠٩ ، ص ٥ .

أن جميع المخلفات السائلة الناتجة من المصدر الأول والمصدر الثاني تضخ لوحدة المعالجة المركزية ومن ثم تتصرف إلى مبزل جوبان المجاور للمعمل بواسطة أنبوب يبلغ طوله (١٥٠) م وقطره (٣٠) سم وبتصريف (١٥٠) ألف لتر مكعب باليوم<sup>(١)</sup> ، ويقوم مبزل جوبان بتصريف المياه الى شط العباسية مباشرة.

ظهر من تحليل المياه الصناعية لمعمل بيسبي الكوفة قبل اتصالها بمبزل جوبان جدول (١) ، أن قيمة الـ PH لشهر كانون الثاني بلغت (٤.٩٩) وفي شهر تموز (٦.٥) ووفق المحددات الصناعية للصناعات الغذائية والتعليق جدول (٢) تعد هذه النسب غير مسموح بها . في حين بلغت كمية الكالسيوم للمياه الصناعية في شهر كانون الثاني (٤٧٥.٤) ملغم/لتر وارتفعت في شهر تموز لتصل (٢٩٩.٩) ملغم/لتر وتعد هذه التراكيز وفق المحددات الصناعية مسموح بها بينما بلغت كمية المغنيسيوم في شهر كانون الثاني (١٩.٩٩) ملغم/لتر وارتفعت في شهر تموز لتصل (٢١.٩٦) ملغم/لتر وتعتبر هذه التراكيز وفق المحددات الصناعية مسموح بها أيضا . أما كمية الأملاح الكلية المذابة (T.D.S) بلغت في شهر كانون الثاني (٢٣٠٠.٧٢) ملغم/لتر وفي شهر تموز (٢٠٠) ملغم/لتر وتعتبر هذه التراكيز وفق المحددات الصناعية مسموح بها، إما كمية الكلور (CL) فبلغت في شهر كانون الثاني (١٤٠٠) ملغم/لتر وانخفضت في شهر تموز لتصل إلى (٦٤٥.٤٥) ملغم/لتر وتعتبر هذه التراكيز مرتفعة وغير مسموح بها وفق المحددات الصناعية، إما كمية الكبريتات (SO<sub>4</sub>) للمياه الصناعية فقد بلغت في شهر كانون الثاني (٧٦٠) ملغم/لتر وانخفضت في شهر تموز إلى (٦٩.١) ملغم/لتر وتعتبر هذه التراكيز مرتفعة وغير مسموح بها وفق المحددات الصناعية. في حين بلغت كمية النترات للمياه الصناعية في شهر كانون الثاني (١١.١٦) ملغم/لتر وفي شهر تموز (٠.٦٢٨) ملغم/لتر وتعتبر هذه التراكيز مسموح بها وفق المحددات الصناعية .

(١) مقابلة شخصية مع المهندس احمد عبد الرزاق - مسؤول الصيانة في معمل بيسبي الكوفة، بتاريخ ، ٢٠٠٩/٣/٢٩

## جدول (١)

التحليل الكيميائي للمياه الصناعية الخارجة من معمل بيسبي الكوفة

المياه الصناعية	العناصر	كانون الثاني ملغم/لتر	تموز ملغم/لتر
	PH	٤.٩	٦.٥
	EC	٣.٢	٢.٦ ملغم/سم
	Ca	٢٧٧.٤	٢٩٩.٩
	mg	١٩.٩٩	٢١.٩٦
	Na	٣٢٠.٢٢	٤٨٤.٤١
	k	١٠.١١	١٢.٢٠
	Cl	١٤٠٠	٦٤٥.٤٥
	T.D.S	٢٣٠٠.٧٢	٢٢٠٠
	T.H	٨٦٠	٩٨٠
	BOD	٣٣٠	٣٤٦.١٠
	SO <sub>4</sub>	٧٦٠	٢٦٩.١
	PO <sub>4</sub>	٠.٣٠٦	-
	NO <sub>3</sub>	١١.١٦	٠.٦٢٨
	CaCO <sub>3</sub>	-	٠.١٢٣
	HCO <sub>3</sub>	١٨.١٢	١٨.٨٧

معلم بيسبي الكوفة

أجريت التحاليل في

١- المختبر الكيميائي لمديرية بيئية محافظة النجف ، ٢٠٠٩/١/١٥

٢- مختبرات للبحوث العلمية ، محافظة القادسية ، ٢٠٠٩/٧/١٥ .

جدول (٢)  
محددات المياه الصناعية

الصناعة	المادة	النسبة المسموح بها ملغم/لتر
صناعة الاسمنت	كربونات الكالسيوم	٣٤٠ لا تزيد عن
	حديد	١.٨
	منغنيز	٥
	المواد الذائبة	١٢٠
	المواد العالقة	٢٠٠
	الكبريتات	٢٣٥
	الكلوريد	١٠٠
الصناعات الغذائية والتعليب	PH	لا يقل عن ٦.٩ ولا يزيد على ٨.٨
	كربونات الكالسيوم	٣٠٠ لا تزيد عن
	الكالسيوم	١٢٠ لا تزيد عن
	الكلوريد	٣٠٠ لا تزيد عن
	الكبريتات	٢٥٠ لا تزيد عن
	الحديد	١٢٠ لا تزيد عن
	المنغنيز	٠.٢ لا تزيد عن
	السليلكات	٥٠ لا تزيد عن
	النترات	٤٥ لا تزيد عن
	المواد الذائبة	٥٥٠ لا تزيد عن
	المواد العالقة	١٢٠ لا تزيد عن
	PH	٨.٥ لا تزيد عن
	الرواسب العالقة	٥٠٠ لا تزيد عن
الصناعات الورقية	الحديد	٠.٥ لا تزيد عن
	الكلوريدات	١٠٠٠ لا تزيد عن
	المواد العالقة الصلبة	٤٧٥ لا تزيد عن
	المواد الذائبة	١٠٨٠ لا تزيد عن
	كربونات الكالسيوم	١٠٨٠ لا تزيد عن
	PH	٩.٤-٤.٦ يتفاوت بين
	الرواسب العالقة	٣ ملم لل قطر لا تزيد عن
قطع الأخشاب	PH	٩.٥ يتفاوت بين
	الحديد	٠.٣ لا تزيد عن
	المنغنيز	١ لا تزيد عن
	النحاس الأحمر	٠.٥ لا تزيد عن

١٥٠	لا تزيد عن	المواد الذائبة	صناعة النسيج
١٠٠٠	لا تزيد عن	الرواسب العالقة	
١٢٠	لا تزيد عن	كاربونات الكالسيوم	
٨	لا يقل عن ٦ ولا تزيد عن	PH	
٥	لا تزيد عن	الحديد	
٢	لا تزيد عن	المغنتيز	
٢٠٠	لا تزيد عن	الكالسيوم	
٢٠٠	لا تزيد عن	المغنيسيوم	
٦٠٠	لا تزيد عن	البيكاربونات	
٨٥٠	لا تزيد عن	الكبريتات	
٢٥٠٠	لا تزيد عن	المواد الذائبة	
النسبة المسموح بها ملغم/لتر		المادة	الصناعة
٥٠٠	لا تزيد عن	الكلوريدات	
١٠٠٠٠	لا تزيد عن	الرواسب العالقة	
١٠٠٠	لا تزيد عن	كاربونات الكالسيوم	
٥٠٠	لا تزيد عن	القواعد	
٩	لا يقل عن ٥٥ ولا يزيد عن	PH	
٥٠	لا تزيد عن	السليلكات	
١٥	لا تزيد عن	الحديد	
٢٢٠	لا تزيد عن	الكالسيوم	
٨٥	لا تزيد عن	المغنيسيوم	
٢٣٠	لا تزيد عن	الصوديوم والبوتاسيوم	
٤٨٠	لا تزيد عن	البيكاربونات	
٥٧٠	لا تزيد عن	الكبريتات	
١٦٠٠	لا تزيد عن	الكلوريدات	
٨	لا تزيد عن	النترات	
١.٢	لا تزيد عن	الفلوريد	
٣٥٠٠	لا تزيد عن	المواد الذائبة	
٥٠٠	لا تزيد عن	الرواسب العالقة	
٩٠٠	لا تزيد عن	كاربونات الكالسيوم	
٩	لا يقل عن ٦ ولا يزيد عن	PH	

المصدر :مهدي الصحاف – الموارد المائية في العراق وصيانتها من التلوث – منشورات وزارة الإعلام

– الجمهورية العراقية، ١٩٧٦، ص ١٧٠-١٧٢.

ظهر من نتائج التحليل الكيميائي لمبزل جوبان الذي يمتد ضمن ناحية العباسية ويصب في سط العباسية والذي تصرف إليه المياه الصناعية المطرودة من المعمل جدول (٣).

أن قيمة الد (PH) لهذا المبزل بلغت في شهر كانون الثاني (٥) وارتفعت في شهر تموز لتصل إلى (٦.٦) وتعد هذه القيم غير مسموح بها للري وذات حموضة عالية وفقاً لمعايير (ISEcl) جدول (٤) ، في حين بلغت كمية (EC) في شهر كانون الثاني (٤.٣) ملماز/سم وارتفعت في شهر تموز لتصل إلى (٥.٦) ملماز/سم وتعد هذه التراكيز مرتفعة وغير مسموح بها للري وفقاً لمعايير (ISEcl) وكذلك وفق تصنيف (Wilcox- Magisted) جدول (٥) ، بينما بلغت كمية الصوديوم (Na) في شهر كانون الثاني (٥٦٠) ملغم/لتر وارتفعت في شهر تموز لتصل إلى (٥٧١) ملغم/لتر وتعد هذه المياه غير صالحة للري وفقاً لمعايير (ISEcl).في حين بلغت كمية المغنيسيوم (Mg) في شهر كانون الثاني (٥٢.٦) ملغم/لتر وفي شهر تموز إلى (٤٩.٦) ملغم/لتر وتعد هذه المياه مسموح بها للري تقريباً وفقاً لمعايير (ISEcl) ، وبلغت كمية الكالسيوم (Ca) في شهر كانون الثاني (١١٨) ملغم/لتر وارتفعت في شهر تموز إلى (٢١٠) ملغم/لتر وتعد هذه التراكيز مرتفع وغير صالح للري وفقاً لمعايير (ISEcl) . بينما بلغت كمية البوتاسيوم (K) في شهر كانون الثاني (٤.٨) ملغم/لتر وارتفعت في شهر تموز لتصل إلى (٨.٩) ملغم/لتر وتعد هذه المياه غير صالحة للري وفقاً لمعايير (ISEcl) ، في حين بلغت كمية البيكاربونات ( $HCO_3$ ) في شهر كانون الثاني (٦.٩) ملغم/لتر وفي شهر تموز (٦.٩) ملغم/لتر وتعتبر هذه التراكيز مسموح بها للري وفقاً لمعايير (ISEcl). بينما بلغت كمية الكبريتات في شهر كانون الثاني (٣٩٠) ملغم/لتر وارتفعت في شهر تموز (٤٢٠) ملغم/لتر وتعد هذه المياه غير صالحة للري وفقاً لمعايير (ISEcl) ، بينما بلغت كمية الكلور (CL) في شهر كانون الثاني (٥٤٥) ملغم/لتر وارتفعت في شهر تموز لتصل إلى (٤٠.٨) ملغم/لتر وتعد هذه التراكيز مرتفعة وغير مسموح بها للري وفقاً لمعايير (ISEcl) بينما بلغت كمية النترات ( $NO_3$ ) لشهر كانون الثاني (١٠.٢) ملغم/لتر وارتفعت في شهر تموز لتصل إلى (١١.٢) ملغم/لتر وتعد هذه التراكيز عالية وغير مسموح بها وفقاً لمعايير (ISEcl) في حين بلغت كمية الفوسفات (  $PO_4$  ) لشهر كانون الثاني (٦.٣) ملغم/لتر وارتفعت في شهر تموز لتصل إلى (٤.٤) ملغم/لتر . بينما بلغت كمية (T.D.S) في شهر كانون الثاني (١٤٠٠) ملغم/لتر وارتفعت في شهر تموز لتصل إلى (٢١٢٠) ملغم/لتر وتعد هذه التراكيز مسموح بها للري وفقاً لمعايير (ISEcl)

## جدول (٣)

## نتائج التحليل الكيميائي لمياه ميزل جوبان وشط العباسية

شط العباسية - مصب ميزل جوبان		ميزل جوبان		العنصر
تموز	كانون الثاني	تموز	كانون الثاني	
٦.٥	٤.٨	٦.٦	٥	PH
٣.٣	٤.٣٠	٥.٦	٤.٣	ملموز/سم EC
٥٦٤.٦٠١	٤٩٠.١١	٥٧١	٥١٠	ملغم/لتر Na
٤٣.٩٢	٤٠.١١	٤٩.١	٥٢.٦	ملغم/لتر Mg
٢١٦.٩٢	١٠٨.١١	٢١٠	١١٨	ملغم/لتر Ca
٨.٩٠	٨.٣٠	٨.٩	٨.٤	ملغم/لتر K
٦.٩٢١	٦.٩٠١	٦.٩	٦.٩	ملغم/لتر $\text{HCO}_3$
٣٤٥.٢	٣٧٠	٤٢٠	٣٩٠	ملغم/لتر $\text{SO}_4$
٤١٧.٠٦	٥٢٠.١٢	٤١٠.٨	٥٤٥	ملغم/لتر CL
١.٢٥٦	٩.٥	١١.٢	١٠.٢	ملغم/لتر $\text{NO}_3$
٢.١١	١.٥١	٤.٤	٣.٦	ملغم/لتر $\text{PO}_4$
١٩٤٠	١٠٧٥	٢١٢٠	١٤٠٠	ملغم/لتر T.D.S

المصدر: أجريت التحاليل في: ١- مختبرات تحليل التربة والمياه- كلية الزراعة - جامعة الكوفة، ١١٥/١/٢٠٠٩.

٢- المختبر الكيميائي في مديرية بيئة النجف، شعبة التحاليل المختبرية ١٥/٧/٢٠٠٩.

## جدول (٤)

## صلاحية المياه للري وفقاً لمعايير المنظمة الإسلامية للتربية والثقافة والعلوم (ISECl)

الحد الأعلى المسموح به	الحد الأدنى المسموح به	الوحدة	الرمز	المقياس
٣	٠	ملموز/سم	EC	الموصلية الكهربائية
٢٠٠٠	٠	ملغم/لتر	T. D. S	الأملاح الكلية الذائبة
٢٠	٠	ملغم/لتر	$\text{Ca}^{+2}$	الكالسيوم
٥٠	٠	ملغم/لتر	$\text{Mg}^{+2}$	المغنيسيوم
٤٠	٠	ملغم/لتر	$\text{Na}^{+1}$	الصوديوم
١٠	٠	ملغم/لتر	$\text{HCO}_3^{-1}$	البيكاربونات
٣٠	٠	ملغم/لتر	$\text{Cl}^{-1}$	الكلور
٢٠٠	٠	ملغم/لتر	$\text{SO}_4^{-2}$	الكبريتات
١٠	٠	ملغم/لتر	$\text{NO}_3^{-1}$	النترات
٢	٠	ملغم/لتر	$\text{K}^{+1}$	البوتاسيوم
٨.٥	٦	-	PH	الحموضة

المصدر : Water Resources Management – Islamic Educational , Scientific and Cultural Organization- Rabat- Morocco- 1997-P67 .

## جدول (٥)

## تصنيف (Wilcox - Magisted) لمياه الري

صنف المياه Clesses	التوصلية الكهربائية ملموز / سم EC	نوعية المياه
الصنف ١	أقل من ١	متازة Excellent إلى جيد Good ملائمة لأغاب النباتات تحت اغلب الظروف
الصنف ٢	٣ - ١	جيدة Good إلى ضارة Injurious ومن المحتمل أن تضر اغلب المحاصيل الحساسة
الصنف ٣	أكثر من ٣	ضارة Injurious إلى غير ملائمة Unsatisfactory ومن المحتمل أن تكون لها أضرار على اغلب المحاصيل

المصدر : عبد العزيز يونس طليع ، دراسة التأثيرات الموسمية للفضلات المائية المطروحة من مدينة الموصل على نوعية مياه نهر دجلة ومدى صلاحيتها للري والشرب والصناعة ، رسالة ماجستير، (غ.م) ، كلية الزراعة والغابات / جامعة الموصل ، ١٩٨٣ ، ص ٥٥ .

ظهر من نتائج التحليل الكيميائي لمياه شط العباسية عند مصب مبذل جوبان جدول(٣) . أن قيمة الـ (PH) لهذه المياه بلغت في شهر كانون الثاني (٤.٨) وارتفعت في شهر تموز لتصل إلى (٦.٥) وتعد هذه القيم غير مسموح بها للري وذات حموضة عالية وفقاً لمعيار (ISEcl) لشهر كانون الثاني ومقبولة خلال شهر تموز ، في حين بلغت كمية (EC) في شهر كانون الثاني (٤.٣) ملموز/سم وانخفضت في شهر تموز لتصل إلى (٣.٣) ملموز/سم وتعد هذه التراكيز مرتفعة وغير مسموح بها للري ووفقاً لمعيار (ISEcl) وكذلك وفق تصنيف (Wilcox- Magisted) ، بينما بلغت كمية الصوديوم (Na) في شهر كانون الثاني (٤٠.١١) ملغم/لتر وارتفعت في شهر تموز لتصل إلى (٥٦٤.٦) ملغم/لتر وتعد هذه المياه غير صالحة للري وفقاً لمعايير (ISEcl) في حين بلغت كمية المغنيسيوم (Mg) في شهر كانون الثاني (٤٠.٤٠) ملغم/لتر وارتفعت في شهر تموز لتصل إلى (٤٣.٩٢) ملغم/لتر وتعد هذه المياه مسموح بها للري تقريباً وفقاً لمعايير (ISEcl) ، وبلغت كمية الكالسيوم (Ca) في شهر كانون الثاني (١٠.٨١) ملغم/لتر وارتفعت في شهر تموز إلى (٢١٦.٩٢) ملغم/لتر وتعد هذه التراكيز مرتفع وغير صالح للري وفقاً لمعايير (ISEcl) . بينما بلغت كمية البوتاسيوم (K) في شهر كانون الثاني (٨.٣٠) ملغم/لتر وارتفعت في شهر تموز لتصل إلى (٨.٩٠) ملغم/لتر وتعد هذه المياه غير صالحة للري وفقاً لمعايير (ISEcl) ، في حين بلغت كمية البيكاربونات ( $\text{HCO}_3^-$ ) في شهر كانون الثاني (٦.٩١) ملغم/لتر وفي شهر تموز بلغت كمية الكربونات (CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>) في شهر كانون الثاني (٦.٩٢١) ملغم/لتر وتعد هذه التراكيز مسموح بها للري وفقاً لمعايير (ISEcl) . بينما بلغت كمية الكبريتات في شهر كانون الثاني (٣٧٠) ملغم/لتر وارتفعت في شهر تموز (٣٤٥.٢) ملغم/لتر وتعد هذه المياه غير

صالحة للري وفقاً لمعيار (ISECl) ، بينما بلغت كمية الكلور(CL) في شهر كانون الثاني (١٢.٥٢٠) ملغم/لتر وارتفعت في شهر تموز لتصل إلى (٦٠.٤١) ملغم/لتر وتعد هذه التراكيز مرتفعة وغير مسموح بها للري وفق لمعيار (ISECl) بينما بلغت كمية النترات( $\text{NO}_3$ ) شهر كانون الثاني (٣.٩) ملغم/لتر وانخفضت في شهر تموز لتصل إلى (٦٥.١) ملغم/لتر وتعد هذه التراكيز مسموح بها وفق لمعيار (ISECl) في حين بلغت كمية الفوسفات ( $\text{PO}_4$ ) شهر كانون الثاني (١.٥١) ملغم/لتر وارتفعت في شهر تموز لتصل إلى (١١.٢) ملغم/لتر . بينما بلغت كمية (T.D.S) في شهر كانون الثاني (١١.٢) ملغم/لتر وارتفعت في شهر تموز لتصل إلى (٤٠.١٩) ملغم/لتر وتعد هذه التراكيز مسموح بها للري وفقاً لمعيار (ISECl).

### ٣- المخلفات الصلبة .

تتمثل المخلفات الصلبة لمعمل البيبسي بالعلب البلاستيكية التالفة والمحارير المستعملة للمواد الكيميائية والتي ترمى خارج المعمل بالقرب من مبنى جوبان وبمساحة تقدر ب (٥٠) م<sup>٢</sup>، علماً أن هناك أراضي زراعية بالقرب من المعمل، لذلك تتوقع إن تتلوث التربة بالعناصر الكيميائية نتيجة لهذه المخلفات انظر صورة (٢). علماً أن هذا المعمل يزداد منتجه خلال فصل الصيف الحار بسبب زيادة الطلب على إنتاجه، لذا تتوقع ان تزداد نسبة المخلفات المطروحة من هذا المعمل خلال الفصل الحار مقارنة بالفصل البارد . تبين من نتائج التحليل الكيميائي للترب الملوثة بالمخلفات الصلبة للمعمل جدول (٦) .

ان قيم  $\text{pH}$  (PH) في ترب منطقة الدراسة سجلت ارتفاعاً خلال شهر تموز وانخفاضاً خلال شهر كانون الثاني ولكل المواقعين (التربة المتأثرة والتربة غير المتأثرة) يعزى ارتفاع هذه القيم خلال الفصل الحار إلى زيادة تراكيز عنصري البوتاسيوم والصوديوم .

سجلت الترب المتأثرة ارتفاعاً في قيم التوصيلية الكهربائية (EC) وبالأخص في الفصل الحار وذلك زيادة نشاط المعمل في هذا الفصل . إذ بلغت في شهري كانون الثاني وتموز (٩١.١٨ ، ١٣) ملمولز / سم على التوالي . وطبقاً لتصنيف مختبر الملوحة الأمريكي (U S D A) تعد هذه التراكيز عالية الملوحة جداً (جدول ٧) ، في حين سجلت الترب غير المتأثرة قيم قليلة من (EC) بلغت (١١.٠٩) ملمولز / سم لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي .

صورة (٢)

المخلفات أصلبها المطروحة من معمل بيسى الكوفة



أخذت الصوره بتاريخ : ٢٠١٠/١/٥



أخذت الصوره بتاريخ : ٢٠١٠/١/٥

## جدول (٦)

## التحليل الكيميائي للتربة المتأثرة وغير المتأثرة بمخلفات معمل بيسبي الكوفة

تربة غير متأثرة بمخلفات المعمل				العنصر
تموز	كانون الثاني	تموز	كانون الثاني	
٧.٩	٧.٤	٧.٦	٧.٥	PH
١.٨٩	٠.٩١	١٨.٩١	١٣	ملموز/سم EC
٣٣٢٥	٣٢٠٠	١٧٢٢٠	١١٢٥١	ملغم/لتر T.D.S
٣٢٥.٥	٣١٢.٥	٢٦٠	٢٤٠	ملغم/لتر Na
٢٣٣	٢٢١	٢٦٣	٢٢٧	ملغم/لتر Ca
٢٠٢	١٨٧.٣	٢٣٣.٢	٢١٧.٨	ملغم/لتر Mg
٣٣.٥	٣١.٥٢	٤٢.٦	٤٠.١	ملغم/لتر K
٣٠٢	٢٨٦	٢٤٥	٢٢٦	ملغم/لتر CL
٢٠٦	١٨٧.٢	٢٣٣	١٩٥.٦	ملغم/لتر SO <sub>4</sub>
١٢.٢	٧.٣٢	٢١.٢	٨.٥٤	ملغم/لتر HCO <sub>3</sub>
١.٢	١	٢.١	١.٧	ملغم/لتر AL
٢.٢	٢.٠١	٦.٢	٦.١١	ملغم/لتر Cu
٣.٩	٣.٤	٤.٦	٣.٢	ملغم/لتر (Fe)
٠.٣٢	٠.٢١	١.٣	١	ملغم/لتر (Zn)

أجريت التحاليل في :

- ١ - مختبرات للبحوث العلمية ، محافظة القادسية ، ٢٠٠٩/١/١٥
- ٢ - مختبرات تحليل التربة والمياه ، كلية الزراعة جامعة الكوفة ، ٢٠٠٩/٧/١٥

## جدول (٧)

تصنيف مختبر الملوحة الأمريكية (U.S.D.A) لملوحة التربة

صنف التربة	التوصلية الكهربائية (EC) ملموز/سم
قليلة الملوحة	٤-٠
متوسطة الملوحة	٨-٤
عالية الملوحة	١٥-٨
عالية الملوحة جداً	أكثر من ١٥

المصدر :

U.S.D.A.Definition and abbreviation for oil Description Berkely, California  
1960.p.5

بلغت تراكيز الأملاح الكلية الذائبة (T D S) في الترب المتأثرة (١١٢٥١ ، ١٧٢٢٠)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي ، في حين بلغت في الترب غير المتأثرة (٣٢٠٠ ، ٣٣٢٥)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي . ترتفع تراكيز(T D S) في الترب المتأثرة بمخلفات معمل بيبسي الكوفة وذلك لزيادة تراكيزها في هذه المخلفات المطروحة .

بلغت تراكيز الصوديوم (Na) في الترب المتأثرة(٢٤٠ ، ٢٦٠)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي في حين بلغت في الترب غير المتأثرة (٣١٢.٥ ، ٣٢٥.٥)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي . ويعزى ارتفاع تراكيز (Na) في الترب غير المتأثرة إلى النشاط الزراعي السائد .

بلغت تراكيز الكالسيوم (Ca) في الترب المتأثرة (٢٢٧ ، ٢٦٣)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي . في حين بلغت في الترب غير المتأثرة (٢٢١ ، ٢٣٣)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي . ويعزى ارتفاع تراكيزها في الترب المتأثرة الى دور النشاط الصناعي للمعمل البيبسي في ذلك فضلاً ان ترب منطقة الدراسة في طبيعتها غنية بعنصر الكالسيوم .

بلغت تراكيز المغنيسيوم (Mg) في الترب المتأثرة (٢١٧.٨ ، ٢٣٣.٢)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي ، بينما بلغت في الترب غير المتأثرة (١٨٧.٣ ، ٢٠٢)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي . يعزى ارتفاعها في الترب المتأثرة إلى نشاط المعمل بما يطرحه من مخلفات صناعية صلبة وسائلة .

بلغت تراكيز البوتاسيوم (k) في الترب المتأثرة (٤٠.١، ٤٢.٦، ٤٠.١)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي ، بينما بلغت في الترب غير المتأثرة (٣٣.٥، ٣١.٥٢)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي . يعزى ارتفاعها في الترب المتأثرة إلى النشاط الصناعي الذي يطرح عنصر البوتاسيوم ضمن مخلفاته من جهة وإلى طبيعة التربة الحاوية على هذا عنصر من جهة أخرى .

بلغت تراكيز الكلور (CL) في الترب المتأثرة (٢٢٦، ٢٤٥، ٢٢٦)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي ، بينما بلغت في الترب غير المتأثرة (٢٨٦، ٣٠٢)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي . يعزى ارتفاعها في الترب غير المتأثرة إلى النشاط الزراعي .

بلغت تراكيز الكبريتات (SO<sub>4</sub>) في الترب المتأثرة (١٩٥.٦، ٢٣٣)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي ، بينما بلغت في الترب غير المتأثرة (١٨٧.٢، ٢٠٦، ١٨٧.٢)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي ، يعزى ارتفاع تراكيز الكبريتات في الترب المتأثرة وذلك لما تطرّحه من نفايات تحوي على تراكيز عالية من الكبريتات .

بلغت تراكيز البيكاربونات (HCO<sub>3</sub>) في الترب المتأثرة (٨.٥٤، ٨.٢٠، ٢١.٢)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي ، بينما بلغت في الترب غير المتأثرة (٧.٣٢، ١٢.٢)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي . يعزى ارتفاع تراكيز البيكاربونات في التربة المتأثرة إلى التراكيز العالية المطروحة منه ضمن النشاط الصناعي .

بلغت تراكيز الألمنيوم (AL) في الترب المتأثرة (١.٧، ٢.١)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي ، بينما بلغت في الترب غير المتأثرة (١.٢، ١.١)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي . يعزى ارتفاعها في الترب المتأثرة إلى طرحها ضمن مخلفات المعمل الببسي .

بلغت تراكيز النحاس (Cu) في الترب المتأثرة (٦.١١، ٦.٢)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي ، بينما بلغت في الترب غير المتأثرة (٢.٢، ٢.٠١)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي يعزى ارتفاعها في الترب المتأثرة إلى طرحها ضمن مخلفات المعمل الببسي .

بلغت تراكيز الحديد (Fe) في الترب المتأثرة (٣.٢، ٤.٦)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي ، بينما بلغت في الترب غير المتأثرة (٣.٤، ٣.٩)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي يعزى ارتفاعها في الترب المتأثرة إلى طرحها ضمن مخلفات المعمل الببسي .

بلغت تراكيز الزنك (Zn) في الترب المتأثرة (١.٣، ١)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي ، بينما بلغت في الترب غير المتأثرة (٠.٣٢، ٠.٢١)(ملغم/لتر لشهري كانون الثاني وتموز على التوالي يعزى ارتفاعها في الترب المتأثرة إلى طرحها ضمن مخلفات المعمل الببسي .

### الاستنتاجات

تبين من خلال دراسة المخلفات المطروحة من معمل بيسى الكوفة وأثرها على التربة والمياه ما يأتي :

١- ان المعمل لا يطلق إلى الهواء إلا الجزء القليل من الغازات والتي تكون ضمن الحدود المسموح بها بيئياً ، إذ ان اغلبها مثل (CO<sub>2</sub> ، NO<sub>2</sub> ، C ، SO<sub>4</sub>) يذوب إثناء مرورها في برج المياه مكونه حوامض مختلفة كمخلفات سائلة .

٢- تبين من نتائج التحليل الكيميائي للمياه الصناعية المطروحة من المعمل ان قيم الـ (SO<sub>4</sub>، CL ، PH ) فيها مرتفعة وهي أعلى من الحدود المسموح بها بيئياً. الأمر الذي يؤدي إلى تلوث التربة والمياه ، في حين كانت تراكيز (NO<sub>3</sub> ، TDS ، Mg، Ca) في هذه المياه مسموح بها وفقاً للمحددات الصناعية .

٣- تبين من نتائج التحليل الكيميائي لمياه مبذل جوبان الذي تتصرف إليه المياه الصناعية الخارجة من المعمل ان قسم الـ (NO<sub>3</sub> ، SO<sub>4</sub> ، CL ، K ، Ca، Na ، EC ، PH ) لهذه المياه مرتفعة وأعلى من الحدود المسموح بها للري وفقاً للمعايير العالمية والإقليمية . الأمر الذي يؤدي إلى تلوث مياه شط العباسية الذي تتصرف إليه هذه المياه . في حين كانت تراكيز (HCO<sub>3</sub> ، TDS ، Mg) لهذه المياه مسموح بها للري .

٤- ظهر من نتائج التحليل الكيميائي لمياه شط العباسية عند مصب مبذل جوبان ان تراكيز الـ (EC ، PH ، SO<sub>4</sub> ، CL ، K ، Ca，Na ، ) مرتفعة وغير صالحة لاستخدامات الزراعية وذلك وفقاً للمعايير الإقليمية والعالمية . في حين كانت تراكيز (HCO<sub>3</sub> ، TDS ، Mg) مسموح بها للري .

٥- تبين من نتائج التحليل الكيميائي للترب المتأثرة لمخلفات معمل بيسى الكوفة والترب غير المتأثرة بهذه المخلفات ان قيم PH ترتفع في كليهما و ذلك خلا الفصل الحار من السنة ويعزى ذلك إلى زيادة تراكيز عنصري البوتاسيوم والصوديوم .

سجلت قيم الـ EC ارتفاعاً ملحوظاً في الترب المتأثرة بمخلفات المعمل عنها في الترب غير المتأثرة وبالاخص خلا الفصل الحار من السنة و ذلك لزيادة نشاط المعمل خلا هذا الفصل ، وبذلك فهي تعد عالية الملوحة طبقاً لتصنيف مختبر الملوحة الأمريكي .

سجلت تراكيز TDS في الترب المتأثرة بمخلفات المعمل ارتفاعاً أعلى ما عليه في الترب غير المتأثرة وذلك لأنثر الأولى بمخلفات معمل بيسى الكوفة .

سجلت تراكيز Na و CL في الترب غير المتأثرة بمخلفات المعمل ارتفاعاً أعلى مما عليه في الترب المتأثرة وذلك لسيطرة النشاط الزراعي في الأولى .

سجلت تراكيز Zn ، Fe ، CU ، AL ، HCO<sub>3</sub> ، SO<sub>4</sub> ، K ، Mg ، Ca في الترب المتأثرة بمخلفات معمل بيسى الكوفة ارتفاعاً أكثر مما عليه في الترب غير المتأثرة بمخلفات المعمل ويعزى ذلك إلى ارتفاع تراكيز هذه العناصر ضمن النفايات المطروحة من المعمل الأمر الذي يؤدي غالى تلوث هذه الترب .

### المصادر

- ١- عبد العزيز يونس طلبع ، دراسة التأثيرات الموسمية للغضلات المائية المطروحة من مدينة الموصل على نوعية مياه نهر دجلة ومدى صلاحيتها للري والشرب والصناعة ، رسالة ماجستير،(غ.م) ، كلية الزراعة والغابات / جامعة الموصل ، ١٩٨٣ .
- ٢- مهدي الصحاف – الموارد المائية في العراق وصيانتها من التلوث – منشورات وزارة الإعلام – الجمهورية العراقية ١٩٧٦ ،
- ٣- معمل بيبسي الكوفة للمشروعات الغازية ، تقرير حول المعمل ، غير منشور ، ٢٠٠٩ .
- ٤- معمل بيبسي الكوفة للمشروعات الغازية ، تقرير الأثر البيئي للمعمل ، غير منشور ، ٢٠٠٩ .
- ٥- معمل بيبسي الكوفة للمشروعات الغازية ، ملوثات المعمل ، تقرير غير منشور ، ٢٠٠٩ .
- ٦- مقابلة شخصية مع المهندس احمد عبد الرزاق – مسؤول الصيانة في معمل بيبسي الكوفة، بتاريخ ، ٢٠٠٩/٣/٢٩ .
- ٧- وزارة النقل والمواصلات و الهيئة العامة لأنواع الجوية والرصد الزلالي في العراق ، قسم الموارد المائية، بيانات غير منشورة ، ٢٠٠٩ .
- ٨- وزارة الموارد المائية ، مديرية الموارد المائية في محافظة النجف ، قسم التشغيل ، بيانات غير منشورة ، ٢٠٠٩ .

<http://www.Google earth . com>

9-

10- Water Resources Management – Islamic Educational , Scientific and Cultural Organization.

11- U.S.D.A: .Definition and abbreviation for oil Description Berkely,  
California

1960