



## تقييم كفاءة المنظومة الالية RO لمعالجة الماء منزليا في تنقية وتعقيم المياه المعدة للاستخدام البشري

د.محسن ايوب عيسى

أنغام جبار علوان

استاذ مساعد

مدرس

[drmuhsin68@yahoo.com](mailto:drmuhsin68@yahoo.com)

[masaraj@yahoo.com](mailto:masaraj@yahoo.com)

قسم علوم الحياة / كلية العلوم / جامعة الموصل/ العراق

### الخلاصة

اجري هذا البحث بهدف تقييم كفاءة المنظومة الالية المنزلية التي تعمل بنظام التنافذ العكسي Reverse Osmosis (RO) في تنقية وتعقيم الماء (عينات مياه الاسالة , عينات مياه ابار) في مدينة الموصل / العراق من خلال اختبار قدرة المنظومة على ازالة البكتيريا الكلية Total Bacteria Count (TBC) من عينات الماء المدروسة فضلا عن ازالة الاملاح الكلية Total Dissolved Salts (TDS) وتعديل قيمة الاس الهيدروجيني PH لهذه العينات.

استخدمت طريقتي العد بالاطباق Plate Count (PC) والترشيح بالاغشية Membrane Filtration (MF) في التحري عن التلوث البكتيري وأظهرت النتائج امكانية المنظومة على ازالة كافة انواع البكتيريا من عينات المياه المدروسة وبنسبة 100 %، كما تبين قابلية المنظومة على ازالة النسبة الأكبر (اكثر من 90 %) من الاملاح الكلية (TDS) من هذه العينات , فضلا عن تعديل قيمة الاس الهيدروجيني PH من القيم القلوية الى نسبة بحدود (6.5) وبالتالي تحويل عينات المياه المدروسة الى صالحة للاستهلاك البشري وحسب المقاييس العالمية .

الكلمات المفتاحية:التنافذ العكسي ، تنقية الماء ، البكتيريا الكلية.



## Evaluation the efficiency of automated home water treatment system(RO) in purification and sterilization of water for human use

Angham J. Alwan

Dr.Mohsin A. Eesa

Lecturer

Assistant Prof.

masaraj@yahoo.com

drmuhsin68@yahoo.com

*Biology Dept./Science College /Mosul University/Iraq*

### Abstract

This research was carried out in order to evaluate the efficiency of automated home water treatment system which act with the Revers Osmosis (RO) system, in water purification and sterilization (Wastewater samples, wells water samples) in Mosul city / Iraq, by testing the system's ability to remove Total Bacteria Count ( TBC) of the studied water samples as well as the Total Dissolved Salts (TDS) and adjustment the pH value of these samples.

Two methods were used to detecting the bacterial contamination, Plate Count (PC) and (MF) Membrane Filtration, The results showed that the system was able to remove all types of bacteria from the studied water samples by 100% , and showed the ability to remove the largest percentage (More than 90% ) of (TDS), as well as adjustment the pH value of the alkaline values to (6.5), thus converting the studied water samples to drinkable for human consumption according to international standards.

Key Words: Revers Osmosis, Water purification, Total Bacteria.

المقدمة



يعد الماء من العناصر المهمة في الحياة كونه أحد المركبات الأساسية التي تدخل في تركيب الكائنات الحية إذ يؤلف حوالي (60 - 70%) من تركيبها كما أنه يعد الوسط الذي تنتقل فيه جميع المواد الغذائية داخل الجسم وتجري فيه معظم التفاعلات الكيميائية والتحويلات الغذائية المسؤولة عن استمرار الحياة فضلاً عن أهميته في طرح السموم وتعديل درجة الحرارة وانه يشكل عنصراً أساسياً في جميع إفرازات الجسم وأن الماء هو المركب الأكثر تواجداً في الطبيعة ويغطي حوالي ثلاثة أرباع الكرة الأرضية ويقترن وجوده دائماً بوجود الحياة. (WHO, 2011; Endreny and Steenvoorden, 2004).

إن الأجسام المائية ومصادر المياه عامة عرضة للتلوث بطريقة أو بأخرى ويندر وجود مياه لا تصل لها الملوثات وعندما يصل تركيز هذه الملوثات إلى مستوى غير مقبول للاستخدامات البشرية يعد عندها الماء ملوثاً، وبذلك يمكن تعريف تلوث المياه، بأنه التغيرات الفيزيائية أو الكيماوية أو البيولوجية التي تحدث للمياه وتقضي إلى تغير نوعيته وتسبب أضراراً على البيئة والصحة العامة. (Mark *et al.*, 2004; حنوش، 2004).

والعراق من البلدان التي تعاني من مشكلة تلوث المياه والأمراض المنقولة بواسطة المياه، حيث إن غالبية المجتمع يعتمد على المياه السطحية ولا سيما نهري دجلة والفرات للاستخدامات البشرية المختلفة، ومعظم هذه المسطحات تعاني من تلوث بسبب النشاطات السكانية واثار الحروب و تصريف مخلفات العديد من المعامل الصناعية والنشاطات الزراعية والخدمية بدون معالجتها و إن الحجم الكبير من الملوثات المطروحة الى النهر لابد أن يكون له انعكاس في ازدياد نسبة التلوث سواء للنهر أو مياه الشرب المأخوذة منه (حنوش 2004؛ السنجري والمشهداني ، 2007; WHO, 2004).

أن نسبة المياه الصالحة للشرب عالمياً لا تتجاوز 1%، مع ازدياد حجم الطلب على الماء الصالح للشرب نتيجة النمو السكاني المتزايد على المستوى العالمي مما يتوجب البحث باستمرار عن الآليات التي توفر المياه الصالحة للاستهلاك البشري من مصادر مختلفة بما فيها تحلية واستخدام مياه البحار والمحيطات والمياه الجوفية وغيرها من مصادر المياه، و تكنولوجيا تحلية المياه من التقنيات الهامة في مجال معالجة المياه والتي برزت كحاجة ملحة وضرورية لتوسيع مصادر استهلاك المياه، ومن بين الآليات التي برزت في هذا المجال استخدام نظام التنافذ العكسي **Reverse Osmosis (RO)** التي تعد من انجح التقنيات و اقلها كلفة، وهي عملية فيزيائية ينتقل من خلالها الماء من الوسط عالي التركيز إلى الوسط قليل التركيز من خلال غشاء شبه منفذ عن طريق استخدام ضغط على المحلول المركز يزيد عن الضغط الأزموزي حيث يعتمد هذا النظام على استخدام فلاتر (مرشحات) المياه التي تعد ذات اهمية بالغة في تنقية وتعقيم المياه لما تحمله المياه عادة ومنها مياه الشرب من جراثيم ومواد عضوية ومواد



اخرى ملوثة (WHO,2011;WHO,2004; خضر،1999) يتضمن عمل النظام عدة خطوات يستخدم خلال المراحل الاولية مرشحات حاوية على كريات باحجام مختلفة لازالة الدقائق والاتربة وبقية الملوثات الكبيرة والمراحل التالية تتضمن مرشحات حاوية على الاغشية شبه النفاذة اللازمة لازالة الجراثيم وتحسين نوعية الماء من ناحية اللون والطعم والرائحة وبالتالي المعالجة الكيماوية والبايولوجية للمياه الداخلة. ونظرا للاهمية المتزايدة في استخدام المنظومات التي تعمل بنظام RO خاصة على المستوى المنزلي في العراق (محمد واخرون, 2014 ) ومنها محافظة نينوى فقد اجريت هذه الدراسة بهدف تقييم كفاءة هذه المنظومة في تنقية وتعقيم المياه الملوثة (مياه اسالة وابار) من الناحية الكيماوية والبكتريولوجية.

## مواد وطرائق العمل

### عينات المياه:

اخذت العينات من مناطق متفرقة من مدينة الموصل / العراق وتم اختيار 20 عينة مياه اسالة و20 عينة مياه ابار من المناطق التي اظهرت تلوثا بكتريولوجيا في هذه المياه خلال فترة الدراسة الحالية، وأخذت العينات بطريقة معقمة في علب زجاجية معقمة حاوية على (0.1 مل من محلول ثايوسلفات الصوديوم  $(Na_2S_2O_3)$  بتركيز 3% ) لازالة الكلور المتبقي من عينة مياه الاسالة في حالة وجوده.

### منظومة RO المستخدمة:

استخدمت في هذه الدراسة منظومة RO المنزلية نوع PANDORA امريكي المنشأ والموضحة في الصورة (1) وان تفاصيل عمل اجزاء المنظومة مبينة في الجدول (1).



الصورة (1) منظومة RO المنزلية المستخدمة في الدراسة

## جدول (1) تفاصيل عمل اجزاء المنظومة RO المنزلية المدروسة

المرحلة	المادة المصنوع منها	عملها
المرحلة الأولى	فلتر بولي بروبلين 5ميكرون	فصل الشوائب والرمل والصدأ وجميع المواد الغير ذائبة فى الماء
المرحلة الثانية	فلتر كربون أولى (حبيبات نشطة) جوز الهند مضادة للنمو البكتيرى	امتصاص الكلور والهيدروكربونات الكلورة وبقايا المواد العضوية والكيميائية من آثار التلوث من الأسمدة والمبيدات الزراعية
المرحلة الثالثة	فلتر كربونى مسمط (بلوك) جوز هند مضاده للنمو البكتيرى	ترشيح دقيق للتأكد من إزالة جميع المواد العضوية والسموم من المياه والطعم واللون والرائحة
المرحلة الرابعة	غشاء تحليه RO الضغط الاسموزى العكسى نفاذيه 0.0001ميكرون	فصل معظم الأملاح الذائبة والعناصر الثقيلة والبكتريا والفيروسات
المرحلة الخامسة	فلتر كربونى نهائى بكتيرى 2x1	إزالة اللون والطعم والرائحة والغازات الذائبة وجعل المياه مستساغة والتأكد على خلو المياه من اى بكتيريا والتي تعتبر هي المشكلة الأساسية التي تظهر أحيانا في أجهزة التحلية أيا كانت نوعياتها أو أشكالها
المرحلة السادسة	البيوسيراميك	لمعادلة درجة حموضة المياه وإضافة الكالسيوم الضرورى لصحة الإنسان
المرحلة السابعة	وحدة الأشعة تحت الحمراء (انفراريد)	تمنع النمو البكتيرى وتخلص من السموم والملوثات وترفع مستوى الاوكسجين فى الدم وتحسن مستوى الصحة العامة ووظائف الأجهزة الحيوية بالجسم
نظام اضافى اساسى	بلف من الاستانلس استيل مع مجموعة التوصيل	ضبط نسبة الاملاح للحد المثالى بالمياه المنتجة من الجهاز
مقياس الضغط	ساعة قياس	لقياس ومراقبة ضغط مضخة الـ RO

### الفحوصات الكيميائية:

#### - قياس نسبة الاملاح الكلية المذابة (Total Dissolved Solid(TDS)

تم قياس نسبة الاملاح الكلية المذابة لجميع العينات قيد الدراسة قبل وبعد مرورها بمنظومة (RO) بواسطة الجهاز المصنوع من شركة Senz Pan صيني المنشأ .



### - قياس درجة الاس الهيدروجيني PH

تم قياس درجة الاس الهيدروجيني PH للعينات قيد الدراسة قبل وبعد مرورها بمنظومة (RO) بواسطة الجهاز PH-METER من شركة ROHS صيني المنشأ.

### - قياس درجة نقاوة العينات من الاملاح

تم التأكد من نقاوة العينات من الاملاح المذابة قبل وبعد مرورها بالمنظومة من خلال استخدام الجهاز Electrolyzer صيني المنشأ .

### الفحوصات البكتريولوجية:

#### - طريقة العد الكلي للبكتريا (Total Plate Count (TPC)

اجريت طريقة العمل من خلال اضافة ( 1 ) مل من عينة الماء إلى طبق بتري معقم ثم صب الوسط الغذائي (Oxoid) Trypton glucose extract agar (المعقم الى الطبق بعد تبريده إلى حوالي (45) م° ومجانسته مع عينة الماء ثم حضنت الأطباق بدرجة حرارة (37) م° لمدة (24 - 48) ساعة بعدها حسب عدد المستعمرات البكتيرية النامية ضمن حدود 30 - 300 مستعمرة، وتم حساب العدد الكلي للبكتريا TPC . (Szabo, 2000 ; WHO, 2004)

#### - طريقة الترشيح الغشائي (Membrane Filtration(MF)

بهدف دعم وتأكيد نتائج فحص العدد الكلي للبكتريا TPC استخدمت طريقة الترشيح الغشائي MF على عينات مختارة من المياه المدروسة ، إذ رشح في هذه الطريقة (100) مل من عينات المختارة في جهاز Vacuubrand ألماني الصنع Germany باستخدام غشاء الترشيح (Whatman No.1 µm) (0.45) ، وبعد الانتهاء من الترشيح أخذ هذا الغشاء بواسطة ملقط معقم ووضع على سطح الوسط الغذائي الصلب M - Endo agar المحضر والمعقم والمصبوب في أطباق ، بعد مدة تحضين (18 - 24) ساعة في درجة (35) م° يلاحظ نمو البكتريا وتكون مستعمرات على سطح الغشاء حيث يمكن عد المستعمرات وملاحظة ألوانها . (Nester et al., 2001 ; Prescott et al., 2008 ; APHA, ) (2005)

### النتائج والمناقشة



## الفحوصات الكيميائية:

توضح النتائج في الجدول رقم (2) تراكيز الاملاح الكلية المذابة (TDS) لعينات المياه المدروسة قبل وبعد مرورها بمنظومة (RO) ، إذ يلاحظ تباين في تراكيز هذه الاملاح في العينات المختلفة قبل دخولها المنظومة . فيما يتعلق بعينات مياه الاسالة تتراوح التراكيز بين (190 - 670 ppm) وإذا ما علمنا ان تراكيز الاملاح الكلية المقبولة هي بحدود (500 ppm) حسب منظمة الصحة العالمية فإن هنالك العديد من العينات المدروسة قد تجاوزت هذه القيمة ، انخفضت تراكيز هذه الاملاح بعد مرورها بالمنظومة الى حدود (8 - 18 ppm) بالتالي ازالة الاملاح الكلية بنسبة (94.70 - 98.44 %) وهي نسبة عالية تؤشر كفاءة المنظومة في ازالة هذه الاملاح . وبالعودة الى الجدول رقم (2) فيما يتعلق بعينات مياه الابار نلاحظ ان تراكيز الاملاح الكلية المذابة (TDS) قبل منظومة (RO) كانت اعلى مما لوحظ في عينات مياه الاسالة وتراوح التراكيز بين (330 - 1528 ppm) تم خفضها بعد المنظومة الى (8-18 ppm) أي بنسبة ازالة (97.16 - 99.38 %) وهي مقاربة لعينات مياه الاسالة مما يعكس امكانية المنظومة على خفض تركيز هذه الاملاح الى نسبة ثابتة تقريبا مهما كان تراكيزها في المياه الداخلة اليها.

بالتالي اهميتها كمنظومة تحلية للمياه المالحة عند درجات حرارة عادية ودون أية إضافات كيميائية، كل ما تتطلبه العملية هي تمرير الماء المالح من خلال أغشية شبه نفاذه عن طريق توليد ضغط على هذا الماء ليخرج الماء النقي فقط خلال الغشاء بينما يتم حجز الماء المالح خلف الغشاء ، حيث تقوم وحدات RO بخفض ملوحة المياه من تركيز يزيد عن 3000 ملغم / لتر إلى تركيز يصل إلى 300 ملغم / لتر قبل إدخاله إلى وحدات التبادل الايوني التي تعمل على تخفيض الملوحة إلى أقل من 1 ملغم/لتر . (خضر، 1999) ولقد كانت السعودية من أوائل الدول التي قامت بتركيب أضخم محطات للتناضح العكسي في العالم بسبب معاناتها من شح المياه، وتعد تقنيات RO أقل كلفة في نفقات التشغيل والصيانة وكلفة الماء العذب كما أنه لا يعاني من مشكلة تآكل الانابيب والاعوية التي تعتبر من اهم مشاكل تقنيات التحلية الاخرى مثل التقطير وطريقة الديليزة الكهربائية وطريقة التجميد وعمليات التبادل الايوني .وبذلك تعد RO هي التقنية الاكفأ في تحلية المياه (مصطفى، 1987). كما وجد أن منظومات التحلية المنزلية أنتجت مياه بمواصفات كيميائية ممتازة مقارنة بمواصفات المياه الداخلة وحدود المواصفات القياسية ولاتقل كفاءة عن المنظومات التجارية (محمد، واخرون، 2014).

الجدول ( 2 ) نتائج فحوصات الاملاح الكلية المذابة TDS ( ppm ) للعينات المدروسة قبل دخول المنظومة وبعد خروجها





تركيز المواد الصلبة الذائبة الكلية تمثل المجموع الكلي لمحتوى المياه من الأملاح ، وتشمل بشكل رئيس الأيونات الموجبة مثل الكالسيوم والمغنيسيوم والصوديوم والبوتاسيوم والأيونات السالبة

عينات مياه الابار			عينات مياه الاسالة			ت
نسبة المئوية لإزالة الاملاح %	بعد المنظومة	قبل المنظومة	نسبة المئوية لإزالة الاملاح %	بعد المنظومة	قبل المنظومة	
98.94	8	760	96.31	8	217	1
98.98	5	491	97.93	8	388	2
99.05	12	1267	95.66	12	278	3
98.58	18	1270	97.71	8	350	4
98.73	9	713	96.20	8	211	5
99.21	12	1528	96.90	18	581	6
97.57	8	330	96.27	8	215	7
98.46	8	520	96.47	12	340	8
99.35	8	1230	96.36	8	220	9
98.23	15	850	96.66	8	240	10
98.57	18	1260	95.78	8	190	11
99.38	8	1300	97.85	12	560	12
98.93	8	750	97.76	15	670	13
97.16	15	530	97.89	8	380	14
99.28	9	1250	98.06	12	620	15
98.91	8	740	98.44	8	515	16
99.05	12	1270	94.70	8	340	17
98.36	8	490	97.14	8	280	18
99.02	12	1230	97.73	12	530	19
98.89	8	725	96.8	8	250	20

الى المنظومة باستخدام جهاز الاقطاب Electrolyzer الذي يتضمن تفاعل مياه العينات مع اقطاب الحديد والالمنيوم في هذا الجهاز وملاحظة تغير الصفات خلال (30-60) ثانية في العينات المدروسة حيث يلاحظ ان العينات قبل المنظومة يتكون فيها راسب اسود ذو رائحة كريهة نتيجة التفاعل مع اقطاب دخولها



الجهاز اضافة الى وصول درجة حرارة عينات المياه الى درجة الغليان في حين أن عينات المياه بعد المنظومة لم يحصل عليها اي من هذه التغيرات الصورة (2).



بعد المنظومة

قبل المنظومة

الصورة (2) التغيرات في عينة المياه نتيجة تفاعل الاملاح المذابة مع اقطاب الجهاز قبل وبعد المنظومة

يظهر الجدول (3) نتائج قياس الأس الهيدروجيني PH للعينات المدروسة قبل وبعد دخولها المنظومة حيث يلاحظ تباين في القيم بسبب اختلاف نوعية الأملاح السائدة في التربة. مع ميول هذه القيم نحو القاعدية قبل دخول المنظومة خاصة لعينات مياه الابار تصل الى (9) فالتربة العراقية غنية بأملاح الكالسيوم ومن ثم فهي الأملاح السائدة في التربة التي تؤثر في المياه مؤدية الى إعطاء المياه العراقية صفة القاعدية (رزوقي والراوي، 2010). عدلت قيمة PH لجميع العينات المدروسة بعد المنظومة الى (6.5).



الجدول ( 3 ) نتائج فحص الإس الهيدروجيني PH للعينات قيد الدراسة قبل دخول المنظومة وبعد خروجها

عينات مياه الابار		عينات مياه الاسالة		ت
بعد المنظومة	قبل المنظومة	بعد المنظومة	قبل المنظومة	
6.5	8.5	6.5	7.5	1
6.5	8	6.5	8	2
6.5	7.5	6.5	7.5	3
6.5	8	6.5	8	4
6.5	8.5	6.5	8.5	5
6.5	9	6.5	7	6
6.5	7.5	6.5	7.5	7
6.5	8.5	6.5	7.5	8
6.5	8.5	6.5	8	9
6.5	7.5	6.5	8.5	10
6.5	8.5	6.5	7	11
6.5	8	6.5	7.5	12
6.5	8.5	6.5	7.5	13
6.5	8	6.5	7	14
6.5	8	6.5	7.5	15
6.5	8.5	6.5	7.5	16
6.5	8.5	6.5	7.5	17
6.5	8	6.5	8	18
6.5	8.5	6.5	8	19
6.5	8.5	6.5	7	20



## الفحوصات البكتريولوجية:

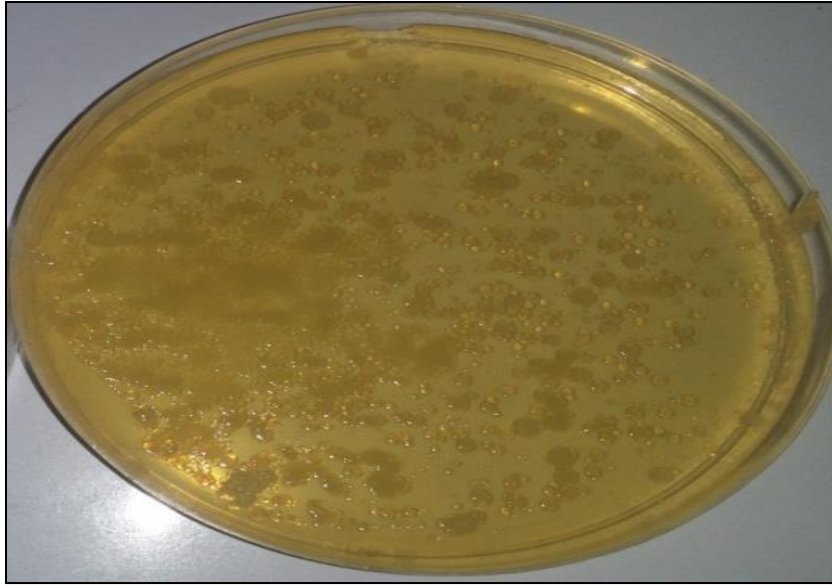
استخدمت طريقة العدد الكلي بالاطباق (Total Plate Count (TPC) في التحري عن حجم التلوث البكتيري في عينات المياه المدروسة ويوضح الجدول (4) نتائج هذه الطريقة، حيث يلاحظ بصورة عامة ان التلوث البكتيري في عينات ماء الاسالة كان اكبر تتراوح بين (60- أكثر من 300 CFU/ml) الصورة(3)، وقد يعود التلوث العالي لعينات ماء الاسالة الى الضرر في منظومة تصفية وتوزيع مياه الشرب بسبب ظروف الحرب والتدمير الذي مرت به مدينة الموصل فضلا عن رداءة المياه الخام التي تزيد من العدد البكتيري الكلي في محطات تصفية المياه بسبب كثرة مصبات مياه الفضلات وانتشار الهائمات النباتية في الماء الخام أدى إلى قلة كفاءة التعقيم لهذه المحطات، كما أن ارتفاع أعداد البكتريا في مياه المجاري أدى إلى ارتفاع أعدادها في مياه نهر دجلة ( طليع والبرهاوي، 2000 ؛ الراوي والطيبار، 2007).

الترشيح الطبيعي عبر طبقات الارض وانخفاض امكانية التلوث لمصادر المياه الجوفية جعل عينات مياه الابار اقل تلوثا مقارنة بعينات مياه الاسالة .يلاحظ من النتائج في الجدول (4) ان منظومة RO استطاعت ازالة جميع البكتريا الملوثة لعينات الماء الداخلة اليها مما يدل على كفاءتها في ازالة التلوث البكتيري من خلال الية عملها المتضمنة وجود اغشية تمنع مرور هذه الملوثات ، وهذه النتيجة تتفق مع دراسة في محافظة النجف بينت فيها ان منظومة RO استطاعت ازالة الملوثات بنسبة (99.99%) و اشارت ان ما نسبته (82 %) من المنظومات التي شملتها الدراسة انتجت مياه صالحة للشرب رغم ان بعض مصادر التجهيز غير صالحة مما يدل على ان المنظومات ساهمت بشكل كبير في تحسين نوعية المياه وجعلها مياه نقية ومأمونة (محمد، واخرون،2014).



الجدول ( 4 ) نتائج فحص العدد الكلي للبكتيريا ( TPC ) للعينات المدروسة قبل دخول المنظومة وبعد خروجها (CFU\ml)

عينات مياه الابار		عينات مياه الاسالة		ت
بعد المنظومة	قبل المنظومة	بعد المنظومة	قبل المنظومة	
0	23	0	230	1
0	42	0	280	2
0	30	0	اكثر من 300	3
0	41	0	190	4
0	52	0	240	5
0	32	0	120	6
0	67	0	60	7
0	55	0	230	8
0	50	0	180	9
0	24	0	90	10
0	33	0	65	11
0	36	0	250	12
0	33	0	260	13
0	65	0	95	14
0	85	0	160	15
0	63	0	130	16
0	44	0	120	17
0	55	0	اكثر من 300	18
0	60	0	250	19
0	66	0	290	20



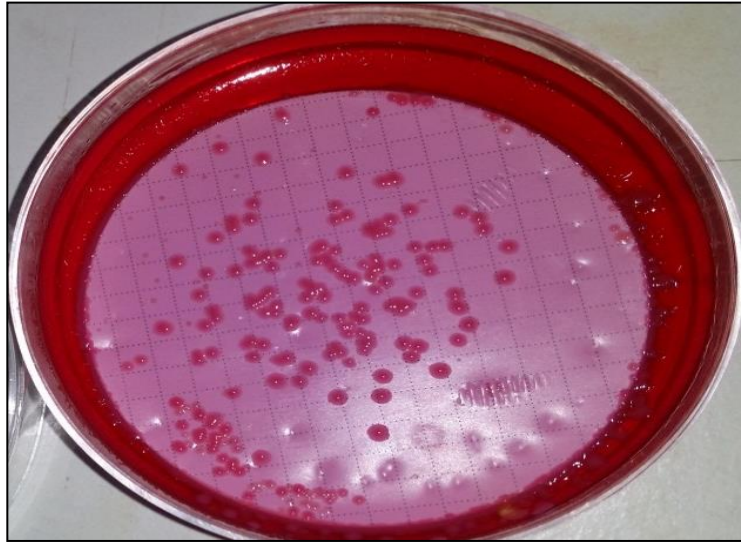
### الصورة (3) مستعمرات البكتيرية بطريقة TPC لعينات مياه الأسالة

ولغرض التأكد من نتائج طريقة TPC في فاعلية المنظومة في ازالة التلوث البكتيري استخدمت طريقة الترشيح الغشائي (Membrane Filtration(MF) لعدد من العينات الملوثة واكدت طريقة MF الصور (5,4) نسبة التلوث البكتيري الملاحظ في النتائج المبينة في الجدول (4) الخاصة بطريقة TPC التي تعتمد على تقدير عدد الخلايا الحية ذات القابلية على التكاثر الموجودة في مل واحد من الماء عند تهيئة الظروف المناسبة لنموها، أما طريقة MF فتعتمد على ترشيح حجوم كبيرة من الماء خلال مرشح غشائي حجم الثقوب فيه (0.45) مايكروميتر من خلاله يتم حجز البكتريا على سطح المرشح الغشائي وزرع هذا المرشح على سطح الأوساط الملائمة وملاحظة نمو المستعمرات البكتيرية ( Payment, 2001 ; APHA, 2005) كما يمكن بطريقة MF تحليل أحجام كبيرة من المياه بسرعة مقارنة بطريقة TPC ، وقد اكدت اهمية وافضلية هذه الطريقة العديد من الدراسات ( الخطيب ومعمر 2004؛ علي وآخرين، 2008؛ العكيدي، 2009).

ان نتائج الفحوصات الكيميائية والبكتريولوجية في هذه الدراسة تؤكد كفاءة المنظومة المنزلية RO في تنقية وتصفية عينات المياه الداخلة اليها وجعلها جاهزة للاستخدام البشري وبصورة امينة ، مع ملاحظة



ان الاستخدام الطويل الامد للمياه المنتجة بهذه المنظومات لوحدها قد يقلل من مستويات الاملاح  
الضرورية لاجسام الكائنات الحية .



الصورة (4) توضح مستعمرات بكتيرية بطريقة MF لعينات مياه الابار



الصورة (5) توضح مستعمرات بكتيرية بطريقة MF لعينات مياه الاسالة



## المصادر

الخطيب، عصام أحمد ومعمار، عرابي. (2004). أسباب تلوث المياه في الصهاريج التي تجمع فيها مياه الأمطار في ثلاث قرى برام الله ومنطقة البيرة في فلسطين، المجلة الصحية للشرق المتوسط، المجلد 10، العدد 3: 229 – 236.

السنجري، مازن نزار والمشهداني، يحيى داؤود. (2007). بعض الخصائص النوعية لمياه نهر دجلة ضمن مدينة الموصل، وقائع المؤتمر العلمي لمركز بحوث البيئة والسيطرة على التلوث، جامعة الموصل، العراق.

الراوي، ساطع محمود والطيار، طه أحمد. (2007). محطة تصفية المياه في منطقة الكنهش الأداء، تشخيص المشاكل والمعالجات. مركز بحوث البيئة والسيطرة على التلوث، جامعة الموصل، العراق.

العكيدي، أنغام جبار علوان. (2009). التلوث الجرثومي لمياه الشرب في محافظة نينوى والتحري عن السلالة *E. coli* O157:H7 وعلاقتها بحالات إسهال الأطفال دون سن الخامسة. رسالة ماجستير، جامعة الموصل، العراق.

حنوش، علي حسن عزيز. (2004). البيئة العراقية المشكلات والافاق. وزارة البيئة، بغداد، العراق.

خضر، جمال عبدالله زيب (1999). تنقية مياه الشرب (معهد التدريب المتخصص للصناعات الكيماوية). المملكة الاردنية الهاشمية، مؤسسة التدريب المهني.

رزوقي، سراب محمد و الراوي، محمد عمار (2010) دراسة بعض الخصائص الفيزيوكيميائية والميكروبية للمياه المعبأة المنتجة محليا والمستوردة في مدينة بغداد. المجلة العراقية لبحوث السوق وحماية المستهلك، المجلد 2، العدد 3: 76-103.

طليع، عبد العزيز يونس والبرهاوي، نجوى إبراهيم. (2000). تلوث مياه نهر دجلة بالفضلات السكنية شمال مدينة الموصل. مجلة التربية والعلم، العدد 21.

علي، سهام إبراهيم؛ شيال، زينة عبد الله؛ حسين، إسراء عبد؛ عبد الله، زيد حسام الدين؛ سعيد، علي رشيد؛ جاسم، كفاح، أحمد وعبد الغني، نهلة حاتم. (2008). دراسة وبائية عن جرثومة ضمات الكوليرا (الهيضة) *Vibrio cholera* في مدينة الصدر وبعض مناطق بغداد للعام 2007. وزارة البيئة، دائرة بيئة بغداد، مختبر الصحة العام المركزي/ وحدة الاوبئة، العراق.





محمد ، عبد المجيد عبد العباس ، عقيل ماجد نجم، حيدر محمد صالح، عادل محمد حسن، حسين فليح  
معيد(2014).دراسة اداء وواقع منظومات تحلية المياه في مدينة النجف الاشرف. جامعة بابل اكلية  
الهندسة، مديرية بيئة النجف، مجلة جامعة بابل العلوم البحثية والتطبيقية، المجلد 22  
،العدد4:1327-1339 .

مصطفى، محمد السيد(1987). تنقية المياه المالحة . جامعة الملك عبدالعزيز، جدة ، السعودية، الطبعة  
الاولى. مترجم، (تاليف ك ،شبيجلر،جامعة كاليفورنيا).

APHA. (2005). "Standard Methods for the Examination of Water & Wast  
water". 21th ed. Publishers,USA.

Endreny, T. and Steenvoorden, J. (2004). "Waste water Re-use and Ground  
Water Quality". IAHS Press, Center for Ecology and Hydrology,  
Wallingford, Oxford Shire, UK.

Mark, K.A. ; Borchardt, N.L. ; Haas, L. ; Randall, J. and Hunt, N . (2004).  
Vulnerability of Drinking water wells in Crosse , wisconsin, to  
Entericvirus contamination from surface water contribution . Appl.  
Environ. Microbiol., 70:5937-5946.

Nester, E.W.I ; Anderson, D.G.I. ; Robert, C.E.J. ; Peavsal, N.N. and Nester,  
M.T. (2001)." Microbiology Altuman Perspective". 3th ed.  
McGraw- Hill Companies,Inc., Nortn American.

Payment, P.(2001)."Cultivation of Viruses Form Environmental Samples.  
Manual of Environmental Microbiology". 2th ed .Hurst, American  
Society for Microbiology Press, washington ,USA.

Prescott, L.M. ; Harley, J.P. and Klein, D.A. (2008). "Microbiology". 7th ed.  
McGraw-Hill. Companies, Inc., USA.

Szso, L.G. (2000). "Environmental Sampling and Analysis for Metals".  
LEWIS,Press Company, NewYork , USA.

Wellcare. (2007). Wellcare Information For You About Total Dissolved Solids  
(TDS). Wellcare Program Of Water System Council(WSC). Wallcare  
Publishing. 4

World Health Organization WHO. (2004). "Sterilization Gnid for Drinking  
Water at Eergency Cases". World Health Organization Regional office  
for the Eastern Mediterraneann, Amman.



World Health Organization(WHO). (2011). Safe Drinking-water from Desalinationand , Geneva, 27 Switzerland