

استخدام الأحياء الدقيقة في معالجة مخلفات مياه المصانع

دمروان البحرة، دهفاء العظمة، رزان شيخ جبل
قسم الكيمياء - كلية العلوم - جامعة دمشق - الجمهورية العربية السورية

بحث نشر في مجلة جامعة دمشق للعلوم الأساسية، المجلد 17، العدد الأول، 2001
أعاد ترتيبه وتنسيقه عن روح المرحوم الدكتور مروان البحرة: الكيميائي بلال الرفاعي كصدقة جارية

الملخص:

استخدمت في هذا البحث، الأحياء الدقيقة المعزولة من التربة السورية لمعالجة مياه مخلفات المصانع، وبعض الأصبغة التي يغلب استعمالها، وقد وجد التفاوت الكبير في سرعة نمو الأحياء الدقيقة، كما لوحظ التفاوت الكبير في زوال اللون، إضافة لتثبيط العمل الإنزيمي من قبل بعض الأصبغة، كما درس تأثير تركيز الأصبغة في نمو الأحياء الدقيقة، وزوال لون الأصبغة، وقد اعتمد في تحليل الرشاحات الناتجة عن المعالجة الحيوية قياس شدة الامتصاص في مجال الطيف المرئي ما بين 350-750 نانو متر.

Using Microorganism in the Treatment of Waste Water of Dyehouse

Marwan Al-Bahra, Haifa Al-Azmeh and Rzan Shek Jabal

Department of Chemistry - Faculty of science - Damascus University - Syria

Received 19/1/2000 - Accepted 22/1/2001

ABSTRACT

In this study, microorganism separated from the Syrian soil were used in treating the waste water from dyehouse and some dyes which are oftenly applied. A great difference was found in the speed of microorganism growth as well as the great variation in color disappearance, in addition to inactivating the enzymatic work by some of the dyes. Also, the effect of the dyes density on the growth of microorganism.

The absorption strength measurment in the field of visible spectrum between 350-750 nanometers was adopted for analyzing, the filtrates resulting from the biological treatment.

المقدمة:

تعد مشكلة إزالة التلوث البيئي من أولويات هذا العصر تجنباً لأضرارها على حياة الإنسان والنبات، ومحاولة تدويرها، والاستفادة منها مرة ثانية.

تحمل مياه مخلفات المصانع المنتشرة في المدن السورية أطناناً من الملوثات المعدنية والعضوية، تفسد الماء، ونحن بأمس الحاجة لهذه المياه لإعادة استخدامها في الري، وبسبب الشح المائي كان لا بد من دراسة طرائق معالجة مياه مخلفات المصانع، والتخفيف من ضررها على البيئة قدر الإمكان، والاستفادة منها ثانية.

عمدت بعض المصانع لاستخدام طرائق المعالجة الكيميائية لترسيب هذه الأصبغة على شكل خثارة معدنية في أحواض خاصة لهذه الغاية، وهي طرائق سهلة التطبيق وسريعة، إلا أن ما يعيبها استخدام أملاح معدنية للمساعدة على ترسيب هذه الأصبغة، وتشكيل رواسب بكميات كبيرة، تنتقل إلى أماكن بعيدة، ولكن خطرها على البيئة مازال قائماً في تلوث التربة والمياه الجوفية، فعند تعرض هذه الخثارة المعدنية لمياه الأمطار أو أي مصدر مائي، ينحل جزء منها، ويتسرب للتربة فالمياه الجوفية مؤدياً لتلوث الماء السطحي والجوفي والتربة، ويكون بؤرة لنمو بعض الحشرات والبعوض التي تساعد على نقل الأمراض، كما تسبب المضايقات لمن يعمل بجوارها، إضافة لتأثيرها السلبي على المنظر الجمالي، وضياح قسم من الأراضي التي يصعب إصلاحها.

يلوث مياه المصانع خليط كيميائي مكون من الأصبغة بأنواعها: المشتتة، والحمضية والمباشرة والفعالة وغيرها والمبيضات الضوئية، والغوازل العضوية، والمواد المطرية الشاردية واللا شاردية، وعوامل تحلية المياه بالإضافة للزيوت والشحوم وكلور وكبريتات وماءات و كربونات الصوديوم والماء الأكسجيني وحمضي النمل والخل وغيرها من مواد بناء الحمام الصباغي.

تتم المعالجة الحيوية بالشروط الهوائية للمياه العادمة من المصانع بصورة بطيئة، وتدعى بالأكسدة الحيوية، تتحول فيها المركبات العضوية إلى ثاني أكسيد الكربون وغيره من الغازات، ومن عيوبها عدم التخلص من

اللون بشكل كامل للأصبغة الفعالة، وبعض الأصبغة الحمضية، حيث يتبقى بعض اللون كما هو واضح في الجدول 2، وتقتضي الحاجة لمعالجة ثانية للتخلص من اللون المتبقي للوصول إلى الحدود المقبولة، كما حددتها مديرية مكافحة تلوث المياه العامة في وزارة الري.

تعتمد المعالجة الحيوية بالشروط اللا هوائية والتي تدعى بالإرجاع الحيوي، على تحويل الملوثات العضوية إلى غازات كغازي ثاني أكسيد الكربون والميثان، وهي قادرة على إزالة لون الأصبغة الفعالة بعكس المعالجة الحيوية بالشروط الهوائية، التي فشلت في معالجة هذه الأصبغة.

يتحقق تحلل الأصبغة على توفر عدة أنواع من البكتيريا، كل منها يكمل عمل الآخر، وتطلق المعالجة الحيوية رائحة كريهة بسبب وجود مركبات الكبريت المرجعة إلى كبريت الهيدروجين.

أهمية البحث وهدفه:

يهدف هذا البحث لتفكيك مخلفات مياه المصانع وتحللها وأكسدتها باستخدام الأحياء الدقيقة المعزولة من التربة السورية، حيث تلقى بعض المصانع بمخلفاتها في شبكة الري أو الصرف الصحي، وهي أصبغة غريبة على البيئة مؤكدة الضرر، وقد عمدنا لاستخدام الأحياء الدقيقة لإزالة التلوث بوسائل آمنة للتخلص من هذه الأصبغة، والتي لا يمكن الاستفادة منها مرة ثانية، تم لهذا الغرض استخدام بيئة فقيرة لنمو البكتيريا، تعتمد في تغذيتها على الأصبغة لاستمرار بقائها، وتحويل أصبغة المواد الضارة بالبيئة إلى مواد بسيطة غير ضارة بالبيئة، بل على العكس مفيدة لتأمين دورة الأزوت.

مواد البحث وطرائقه:

تحضير البيئات الغذائية:

1- بيئة بنتون - مستخلص الخميرة: 5 غ بنتون، 2.5 غ خلاصة الخميرة، 2.5 غ ملح طعام، 500 مل ماء مقطر، ويتم ضبط الحموضة عند pH: 7 وتعقم.

2- بيئة بنتون - آغار: عبارة عن بيئة بنتون - مستخلص الخميرة، ويضاف لها بعد التعديل 7.5 غ آغار وتعقم.

3- بيئة أساسية مركزة: 0.5 غ كلور النشار، 0.5 غ كلور الصوديوم، 0.3 غ فوسفات ثنائية الصوديوم، 0.4 غ فوسفات أحادية البوتاسيوم، 0.1 غ كلور المغنيزيوم، 0.1 غ خلاصة الخميرة، وتضبط درجة الحموضة عند pH: 7، ويتم الحجم حتى 100 مل وتعقم.

4- تحضير أنابيب بنتون - آغار: تؤخذ عدة أنابيب وتوضع على حامل، يضاف 3 مل تقريباً من بيئة بنتون - آغار لكل أنبوب، تعقم لمدة 45 دقيقة، وتوضع بشكل مائل لليوم التالي، ثم تحفظ في الثلاجة.

5- تحضير أطباق بنتون - آغار- صباغ: يحضر 100 مل بيئة بنتون - آغار مع 20 مغ صباغ، تعقم وتصب في الأطباق.

6- تحضير بيئة الصباغ: يضاف إلى 80 مل ماء 20 مع صباغ و 10 مل بيئة مركزة أساسية، تعقم ويضاف إليها 10 مل بيئة بنتون - خميرة ملقحة، يؤخذ للمقارنة بيئة الصباغ نفسها ولكن دون تلقح بيئة بنتون - خميرة.

7- تحضير بيئة أحواض المصبغة: 80 مل من حوض الصباغة، 10 مل بيئة بنتون مركزة أساسية، تعقم ويضاف لها 10 مل بيئة بنتون - خميرة ملقحة، تؤخذ للمقارنة بيئة الحوض نفسها مع بيئة بنتون غير ملقحة.

8- محلول فيزيولوجي: يحضر محلول 8.5 غ/ل كلور الصوديوم، يصب في كل أنبوب 9 مل من المحلول ويعقم.

طريقة عزل البكتيريا من التربة " 6 ":

يوزن 10 غ من التربة في بالون يحتوي 90 مل من الماء المقطر والمعقم، يُخض ويؤخذ منه بالماصة المكرونية ميلي لتر واحد، ينقل إلى أرلينة تحتوي 10 مل بيئة بنتون خميرة، وتترك لليوم التالي عند الدرجة 37 م، تنشط أطباق بتري بطريقة التشطيب، وتحضن بالدرجة 37 م لليوم التالي.

تختار الأطباق النامية بشكل جيد، وتلقح بها أرلينات تحتوي 10 مل بيئة بنتون خميرة، تترك بالحاضنة بالدرجة 37 م لليوم التالي.

تحضر عينات الأصبغة وعينات أحواض الصباغة، تعقم بالأتوكلاف لمدة 45 دقيقة، تلقح وتحضن بالدرجة 37°م، يلاحظ زوال اللون تدريجيًا، يؤخذ 1 مل لحساب عدد المستعمرات في الملي لتر الواحد، و 3 مل بعد الترشيح لقياس شدة الامتصاص بمقياس الطيف المرئي وفوق البنفسجي.
الأجهزة المستخدمة:

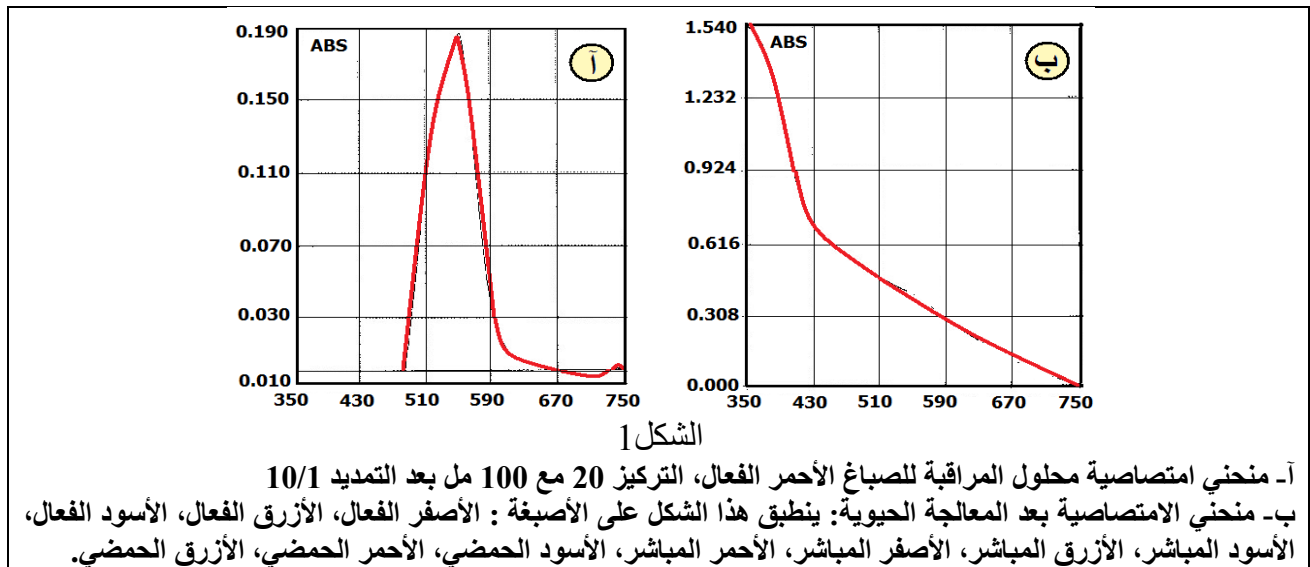
مقياس الحموضة pH صنع شركة Orion نموذج 420 A، ميزان تحليلي صنع شركة Sartorius، مقياس الطيف المرئي وفوق البنفسجي صنع شركة Jakso اليابانية، نموذج 7800 مزوداً بحاسب الكتروني، حاضنة صنع شركة Philip Harris

الجدول 1: الأصبغة المستخدمة في المعالجة الحيوية 7

الأصبغة المستخدمة في المعالجة الحيوية 7				
C.I	الصبغ		C.I	الصبغ
	Direct Navy Blue UBL	الأزرق الغامق المباشر	R.R 195	Reactive Red SP3B
D.Y	Direct Yellow PG	الأصفر المباشر	R.Y 145	Reactive Yellow
D.R 80	Direct Red	الأحمر المباشر	R.Bk 5	Reactive Black B
A.Bk 172	Acid Black LDN	الأسود الحمضي	Mix	Reactive Black SPGRW
A.B 113	Acid Blue S5R	الكحلي الحمري	R.B 21	Reactive Blue G
A.R 114	Acid Red R	الأحمر الحمضي	D.Bk 22	Direct Black VSF

النتائج والمناقشة:

تحتوي التربة عددًا كبيرًا من البكتيريا، تعيش على بقايا النباتات والحيوانات المتحللة، ويصعب تصنيفها لتشابهها عند رؤيتها بالمجهر الضوئي، أو عند تشكيلها مستعمرات في أطباق بتري، إذ يختلف حجمها وشكلها ولونها، تعتمد المعالجة بالأحياء الدقيقة على نشاط البكتيريا الهوائية واللاهوائية في الدوارق الحاوية على الأصبغة، وبيئات مغذية فقيرة، تحول البكتيريا النامية الأصبغة والمركبات العضوية لعناصر عديمة الضرر، كما أن الخلط المستمر يساعد على انحلال الأكسجين في البيئة، وتخثر المعلقات لتتجمع على شكل كتل يسهل ترسيبها، وبذلك تتخلص مياه مخلفات المصانع من العكارة والمواد العضوية، والعديد من الكائنات الحية الدقيقة التي تقوم بعملية الأكسدة والتحلل والتفكك، وقد لوحظ زوال أو ضعف لون كثير من محاليل الأصبغة، نتيجة المعالجة بالأحياء الدقيقة، وتم التأكد من هذه النتائج بقياس شدة الامتصاص بمجال طول موجة من 350-750 نانومتر، ويوضح الرسم البياني 1 الفروق الواضحة بين محاليل الأصبغة قبل وبعد المعالجة الحيوية باختفاء القمم الطيفية لكل صبغ:

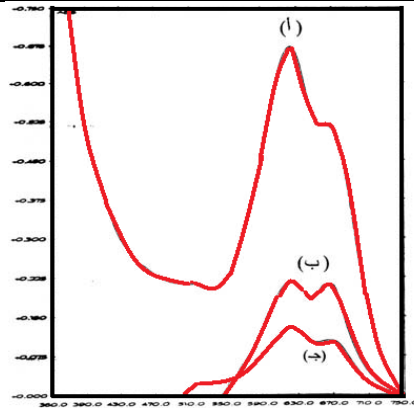


يزول لون الأصبغة بشكل متفاوت، وبالتدرج "الجدول 2"، فبعد مرور 24 ساعة زال لون الصبغ الأحمر الفعال، والأصفر الفعال، والأسود المباشر، والأصفر المباشر، وضعف لون الكحلي الفعال، والأسود الفعال، والأحمر المباشر "الشكل 1"، ولم يطرأ تغير ملحوظ على لون التركواز الفعال في التركيزين 10 و

20 مغ بالـ 100 مل من البيئة بسبب تثبيط العمل الإنزيمي بشوارد النحاس التي تدخل في تركيب صباغ التراكواز الفعال " فتالو سيانين وهو مشتق تترا أزا لتترا بنزو بورفيرين - الشكل 2: أ ، ب ، ج ، " وعند خفض تركيز الصباغ إلى 1 مغ / 100 مل، تغير لون التراكواز الفعال إلى الأخضر الباهت، ما يدل على زيادة تأثير الإنزيم بالمحاليل المخففة " الشكل 3: أ ، ب ، "، ويتوقع للوهلة الأولى هلاك البكتريا، وعدم نموها في هذا الصباغ، في حين أمكن عدها في بعض الأطباق وصعب في بعضها الآخر لنموها الكبير.

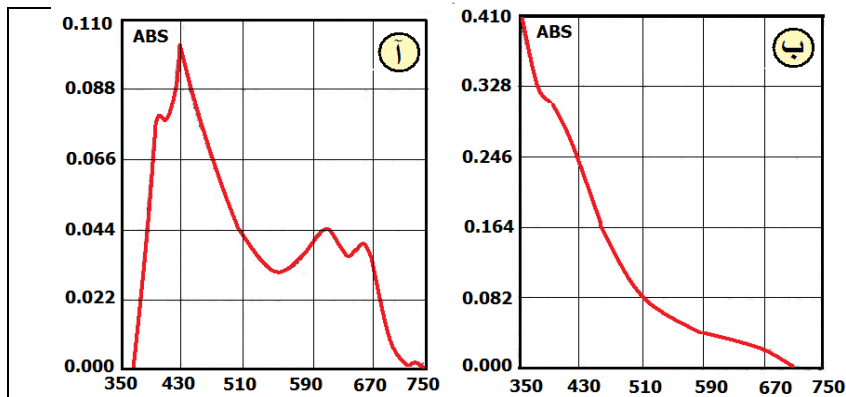
الجدول 2

نتائج قياس أطوال أمواج وشدة امتصاص عينات الصباغ قبل المعالجة بالأحياء الدقيقة " محاليل المقارنة " ومن ثم قطر الهالة المتشكلة على أطباق بتري - صباغ، ولون الرشاحة بعد المعالجة الحيوية						
الصباغ	طول الموجة	شدة الامتصاص	التمديد	الامتصاص بعد المعالجة	قطر الهالة " مم "	لون الرشاحة بعد المعالجة
الأحمر الفعال	553.40	0.1870	1/10	-	-	أصفر باهت
الأصفر الفعال	553.2-499.4	0.0363-0.02	1/10	-	20	زوال اللون
الكحلي الفعال	568.40	0.1958	1/10	-	35	رمادي باهت
الأسود الفعال	553.60	0.2073	-	-	20	بيج باهت
التراكواز الفعال 1 مغ	425.0-621.6	0.1023-0.0443	-	-	-	أخضر باهت
التراكواز الفعال	624.2-622.8	0.6720-0.2181	1/10	0.1045-0.12277-0.6720	-	تراكواز
الأسود المباشر	489.80	0.9377	-	-	20	بني باهت
الأزرق المباشر الغامق	569.80	0.2896	1/10	-	35	بني باهت
الأصفر المباشر	553.8-461.2	0.0552-0.1764	1/10	-	25	زوال اللون
الأحمر المباشر	530.40	0.3788	1/10	-	30	زوال اللون
الأسود الحمضي	594.00	0.2354	1/10	-	20	أسود باهت
الكحلي الحمضي	557.80	0.3519	1/10	-	20	بني فاتح
الأحمر الحمضي	515.20	0.1979	1/10	-	30	وردي فاتح



الشكل 2

أ- منحنى امتصاصية محلول المراقبة لصباغ التراكواز، التركيز 20 مغ / 100 مل، بعد التمديد إلى 10/1 ب-
منحنى الامتصاصية بعد المعالجة الحيوية لفترة طويلة بتركيز 20 مغ / 100 مل
ج- منحنى الامتصاص بعد المعالجة الحيوية لفترة طويلة بتركيز 10 مغ / 100 مل



الشكل 3

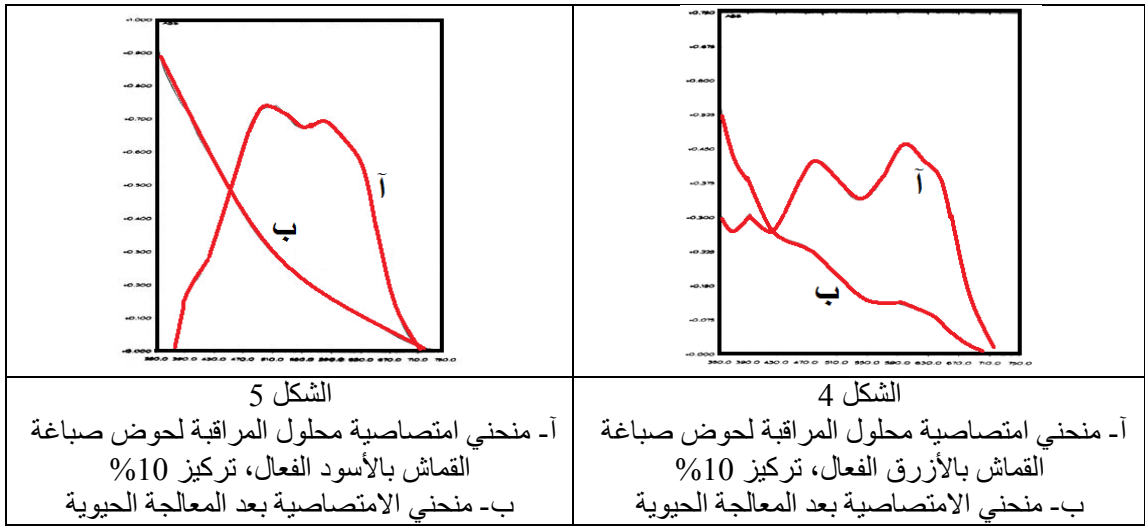
أ- منحنى امتصاصية محلول المراقبة لصباغ التراكواز، التركيز 1 مغ / 100 مل
ب- منحنى الامتصاصية بعد المعالجة الحيوية

لم نحصل على نتائج مرضية " الجدول 3 " عند معالجة مياه حوض صباغ الكحلي الفعال، والأسود الفعال، بالأحياء الدقيقة عند التركيز 80%، وتحسنت النتيجة للصبغ الكحلي الفعال عند التركيز 50%، وتوصلنا لنتائج إيجابية عند التركيز 10% لكلا الحوضين " الأشكال 4 و 5"، وأخذت النتائج الواردة في الجدولين 2 و 3 وقيست طيوف الامتصاص بعد مرور 72 ساعة من بدء التلقيح، ولمعرفة شكل المنحني بعد المعالجة الحيوية ما قبل 350 نانومتر، وقيست شدة الامتصاص ما بين 200-600 نانومتر، فلم نحصل على نتيجة واضحة في المجال 200-350 نانومتر " الشكل 6"، يعود السبب في طول فترة زوال لون الأصبغة إلى عدم توفر حاضنة هزازة، تؤمن دخول الهواء إلى الوسط المغذي.

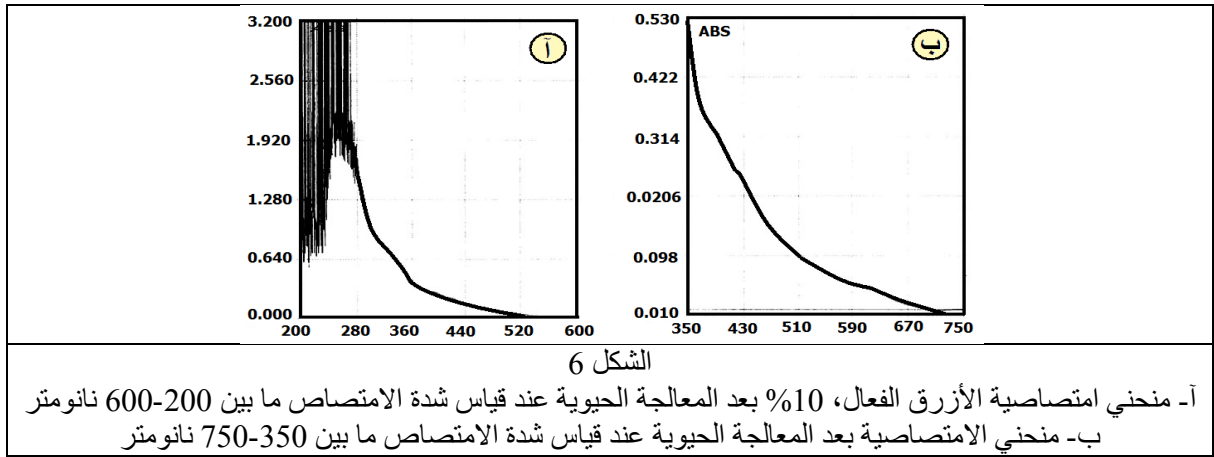
الجدول 3

التركييزات المستخدمة وطول موجة أحواض المصبغة وشدة امتصاصها ولون الرشاحة بعد المعالجة الحيوية						
الصبغ	آلة الصباغ	التركيز	طول الموجة	شدة الامتصاص	الشدة بعد المعالجة	اللون بعد المعالجة
الأزرق الفعال *	Over flue	50%	599.80	0.4612	-	بيج فاتح
			486.40	0.4234		
			392.40	0.3091		
			594.40	0.1100		
			474.60	0.1142		
			392.20	0.1409		
الأسود الفعال **	Over flue	80%	514.40	0.6962	0.5435 0.5922	بنفسجي
			581.40	0.7419		
			580.20	0.6962		
			515.20	0.7419		
رواسب بنية رطبة	حوض الترسيب	10%	392.60	0.1821	-	راسب أصفر
تركواز فعال **	ونش Winch	80%	664.40	0.0527	-	تركواز
			425.20	0.1222		
بني فعال	جت Jet				-	فاتح
الرواسب	حوض الحمأة	5%	425.20	0.0549	-	راسب أبيض
تركواز مباشر ***	ونش Winch	80%	611.40	0.1236	-	
			392.80	0.3078		
			394.00	0.3774		
تفاحي فعال ****	حوض الرافعة	80%	489.80	0.0996	-	
* حوض صباغ بوجود مضخة لتدوير السائل، بدرجة حرارة 95°م، يحتوي كلور الصوديوم و كربونات الصوديوم. ** الحوض السابق نفسه مع إضافة ماءات الصوديوم. *** حوض لصبغ قماش بولي استر - قطن يحتوي حمض وسيتامول وإيكالين F وكلور الصوديوم. **** حوض لصبغ قماش بولي استر - قطن يحتوي كبريتات و كربونات وماءات الصوديوم.						

واكتفينا للمساعدة على زيادة نمو البكتريا، وامتصاص الأكسجين والتي تقوم بدور أكسدة الأصبغة والمركبات العضوية وتحللها وتفككها، بوضع العينات بالدرجة 37°م، وتحريكها يدوياً من حين لآخر، أعطى تلقيح عينات حوض التجميع نتائج جيدة بعد مرور 24 ساعة بسبب وجود الأصبغة بشكل مخفف، لذلك يمكن البدء في المعالجة الحيوية بدءاً من حوض التجميع في المصابغ إذا أمكن خلط مخلفات مياه المصبغة بنسب كبيرة من الأحياء الدقيقة المنشطة، وتأمين الهواء الكافي لزيادة نمو البكتريا، مع تعديل قلوية الوسط أو حموضته مع مراقبة درجة الحرارة، تتحول المخلفات العضوية وأصبغة ملوثات مياه المصابغ الأساسية، إلى عناصر عديمة الضرر، تتخثر وتتجمع في كتل يسهل ترسيبها في أحواض خاصة، لا يتوقف نشاط البكتريا إلا بعد إجراء عملية الكلورة " أو المعالجة ب الأوزون " في حوض خاص، يذاب فيه غاز الكلور في الماء المعالج بطريقة الحقن لفترة لا تقل عن 30 دقيقة، يمكن إمرار المياه المعقمة في المرشحات الرملية لإزالة ما تبقى من شوائب ومعلقات.



يمكن استخدام المياه المعالجة في ري الأحراش والحدائق، شريطة أن لا تستخدم في ري الخضار والمحاصيل التي تؤكل نيئة.



النتائج:

- 1- أمكن باستخدام الأحياء الدقيقة المعزولة من التربة أكسدة الأصبغة والمركبات العضوية وتحللها.
- 2- لوحظ التفاوت الكبير في سرعة زوال اللون بين صباغ وآخر.
- 3- لوحظ عدم زوال لون التركواز إلا بالمحاليل المخففة جدا بسبب تثبيط العمل الإنزيمي بشوارد النحاس.
- 4- لوحظ زوال لون مياه حوض التجميع بسرعة عند المعالجة بالأحياء الدقيقة، بسبب تركيز الأصبغة المخفف.
- 5- لوحظ عدم زوال مياه الصباغة في أحواض المصبغة إلا بعد تمديدها.
- 6- يمكن إعادة استخدام مياه الصباغة وتدويرها قبل صرفها إلى حوض التجميع.
- 7- يمكن جمع مياه الصباغة قبل الشطف والغسيل في حوض مستقل، يعالج أولا بالمخثرات الكيميائية، يلي ذلك بالأحياء الدقيقة.
- 8- يمكن جمع مياه الشطف والغسيل في حوض آخر مستقل، يعالج بالأحياء الدقيقة.
- 9- تعد طريقة المعالجة بالأحياء الدقيقة اقتصادية وقليلة التكلفة.
- 10- المياه الناتجة عن المعالجة بالأحياء الدقيقة شفافة أو ذات لون أصفر باهت، يمكن إعادة استخدامها بعد ترشيحها، وتعقيمها، أو طرحها في مجاري الصرف الصحي.

المراجع References

1- Grau P., *Wat Sci., Technol*, Vol . 24 ,No. 1, P. 97, 1991

2- Meyer U. *Proc. FEMS Symp*, P. 371, 1981

3- Southern T. G. *Technical Solutions to Color Problem: a Critical Review in*

Peter C., Color in deyhouse Effluent, 1sted., SDC, UK, P. 73-91, 1995

4- Hitz H. R. ,Huber W. , Read R.H., *J. SDC, Vol. 94 ,P. 71, 1978*

5- Zaghoul T. I., Al-Bahra M. Al-Azmeh H., *Isolution, Indentification, and Keratinolytic Activity of Several Feather-Degrading Bacterial Isolates, Applied Bioch. Biotechnolog, Vol 70-72, 1998*

6- Alexander M., *Introduction To Soil Microbiolog 2 nd Ed . John Wiley and Sons, New York, 1977*

7- *Color Index International, Third Edition, Vol. 8 and 9, 1992*

كلمة شكر

نتوجه بالشكر إلى المشرفين والفنيين على المخبر المركزي كافة لما قدموه من مساعدة على إجراء القياسات على جهاز الطيف المرئي وفوق البنفسجي