

## تشغيل وصيانة محطات معالجة مياه الصرف الصحي

المستهدفون من حضور هذه الدورة هم مهندسي تشغيل وصيانة محطات معالجة مياه الصرف الصحي  
تهدف هذه الدورة الى تدريب السادة المهندسين العاملين بمحطات معالجة مياه الصرف الصحي على التعرف  
على:-----

- 1 - القواعد الأساسية لمعالجة مياه الصرف الصحي.
- 2 - شرح ونظرية عمل وتشغيل واستخدام اجهزة التحاليل.
- 3 - الاختبارات البيولوجية.
- 4 - تاهيل طاقم التشغيل والصيانة.
- 5 - تسجيل البيانات واعداد التقارير.
- 6- ضمان الجودة والامان

وسيتم عرض هذه المحتويات خلال خمسة أيام من المحاضرات النظرية  
يتخللها تمارين تطبيقية وعرض افلام فيديو وتوجيه اسئلة وزيارة محطة معالجة أن أمكن أدراج ذلك

**مهندس / عصام غنيم**

واللة ولى التوفيق

## أساسيات معالجة الصرف الصحي

### مقدمة

توجد طرق عديدة لمعالجة مياه الصرف الصحي بغرض إزالة المواد المسببة للتلوث سواء كانت عضوية أو غير عضوية، وذلك حتي يمكن التخلص من مياه الصرف الصحي التي تمت معالجتها بطريقة آمنة عن طريق إلقائها في مجرى أو سطح مائي، أو إستخدامها في أعمال ري المزروعات، أو التخلص منها علي سطح الأرض أو باطنها دون أن تسبب أي آثار سلبية على البيئة (الماء-الهواء-التربة)

**الملوثات الموجودة في مياه الصرف الصحي وأهميتها**

الملوثات	التأثير
المواد الصلبة العالقة	قد تؤدي إلي ترسب الحمأة وتوليد ظروف لاهوائية إذا تم صرف مياه الصرف الصحي غير المعالجة في البيئة المائية. والمواد العالقة بكثرة تعيق أنظمة الري في حالة استخدام المياه المعالجة في الري والزراعة، وفي بعض حالات وجود تراكيزات عالية من المواد العالقة تقلل من كفاءة تطهير وتعقيم المياه المعالجة وذلك لحجبها كثير من المواد الممرضة.
المواد العضوية القابلة للتحلل البيولوجي	وتشمل المركبات العضوية التي يمكن أن تتحلل عن طريق العمليات البيولوجية المختلفة مثل التي تتم بتأثير الكائنات الدقيقة ومن أمثلة تلك المركبات البروتينات والدهون والكربوهيدرات. ولو تركت هذه المركبات أو تسربت للبيئة المائية تؤدي إلي إستهلاك وإستنزاف الأكسجين الذائب وربما إلي التحلل الذاتي للأنتهار والمسطحات المائية الصغيرة، وعند نقص ونضوب الأكسجين تبدأ التفاعلات اللاهوائية داخل المياه مسببة روائح كريهة وتزداد الجراثيم ومسببات الأمراض الأخرى.
الكائنات الحية المسببة للأمراض	وهي الكائنات الدقيقة وغير الدقيقة والتي يؤدي تراكمها أو وجودها نفسه في مياه الصرف الصحي إلي الإصابة بالأمراض سواء للإنسان أو للحيوان أو للنبات داخل البيئة، وتشمل البكتريا والفطريات والطحالب والفيروسات والديدان وبعض الطفيليات.

التأثير	الملوثات
<p>تقاوم طرق المعالجة التقليدية لمياه الصرف الصحي، وتضم العوامل ذات الفعالية السطحية والفيونولات والمبيدات الزراعية الثانوية وهذه المواد غير قابلة للتحلل بيولوجيا وتحتاج إلي معالجة كيميائية وفيزيائية لإزالتها، حيث أنها تقاوم طرق المعالجة التقليدية، وتراكم هذه المواد يسبب ضررا شديدا بالبيئة.</p> <p>وقد تشمل تلك المواد أيضاً بعض أنواع المنظفات الصناعية والتي هي مواد خافضة للتوتر السطحي وهي عبارة عن جزيئات عضوية كبيرة ولها قابلية ضعيفة للذوبان وهي تسبب الرغوة في محطات معالجة مياه الصرف الصحي والصناعي وفي المياه السطحية التي يتم صرف المياه إليها.</p>	<p>المواد العضوية الشديدة المقاومة للتحلل</p>
<p>تنتج من الأنشطة التجارية والصناعية، وهي تسبب سمية شديدة وتلوثاً كبيراً وذلك في حالة إعادة استخدام المياه المحتوية علي تركيزات معينة منها، ولذلك ينصح بعدم استخدام المياه المحتوية علي العناصر الثقيلة في الري والزراعة ويجب إزالتها من مياه الصرف الصحي قبل إعادة استخدامها.</p>	<p>المعادن الثقيلة</p>
<p>تضم الكالسيوم والصوديوم والكبريتات، ويجب إزالة هذه المكونات لإمكانية إعادة استخدام مياه الصرف الصحي.</p>	<p>المكونات الذائبة غير العضوية</p>
<p>وهي عناصر لازمة لنمو النبات والحيوان وكثير من الكائنات الحية الدقيقة ولو بنسب ضئيلة. ومن أهمها النيتروجين والفسفور والتي عند وصولها للبيئة المائية كالأنهار والبحيرات تؤدي إلي نمو الطحالب غير المرغوب فيها، وأيضا وجودها بتركيزات عالية يسبب إستنفاد الأكسجين الذائب في المياه وموت بعض الكائنات المائية كالأسمك نتيجة للاختناق، ولو تسربت للأرض تسبب تلوثاً للمياه الجوفية.</p>	<p>Nutrients المغذيات</p>
<p>تحتوي المخلفات السائلة عند بدء جريانها في شبكة الصرف على بعض الأكسجين الذائب الذي سرعان ما يُستهلك نتيجة لنشاط البكتريا الهوائية التي تموت إذا لم يتجدد الأكسجين (أي إذا لم يكن هناك إتصال دائم بين المخلفات السائلة والهواء). وعندئذ تنشط البكتريا اللاهوائية ويحدث تحلل لاهوائي للمواد العضوية فتكتسب المخلفات لوناً داكناً</p>	<p>الغازات المنبعثة من مياه الصرف الصحي</p>

الملوّثات	التأثير
	<p>ورائحة عفنة نتيجة لهذا التحلل اللاهوائى، وعلى النقيض من ذلك إذا تواجدت المخلفات السائلة على اتصال دائم بالهواء فعدندئذ تنشط البكتريا الهوائية مما ينتج عنه تحلل هوائى للمواد العضوية لا ينتج عنه روائح عفنة أو تركيز عالى فى اللون.</p>

ونظراً لإختلاف طبيعة كل ملوث من الملوثات السابقة بعضها عن بعض، حيث أن كل ملوث له ما يميزه من الصفات والخصائص الطبيعية والكيميائية عن الآخر، لذلك فإن طرق إزالته أو التخلص منه تختلف من ملوث لآخر. وعموماً فإن طرق التخلص من الملوثات هي نفسها أنظمة المعالجة إذ أن المعالجة تهدف إلي التخلص من الملوثات، لهذا نجد أن طرق التخلص من الملوثات إما أن تكون طرق فيزيائية أو كيميائية أو بيولوجية.

الخطوات المتبعة في معظم محطات معالجة مياه الصرف الصحي تتلخص فى الوحدات التالية

- معالجة تمهيدية
- معالجة ابتدائية.
- معالجة ثانوية (بيولوجية) بمختلف أنواعها.
- معالجة متقدمة (إضافية) بمختلف أنواعها.
- أعمال التخلص من السيب الناتج.
- معالجة الرواسب (الحمأة) الناتجة من وحدات المعالجة.

## المعالجة الثانوية (البيولوجية)

تحتوى مياه الصرف الصحي على فيروسات تصنف حسب العائل، حيث أنها المصدر الرئيسى للكائنات الحية المسببة للأمراض مثل التيفود والدوسنتاريا والإسهال والكوليرا إضافة إلى ذلك تحتوى أمعاء الإنسان على أعداد هائلة من البكتريا

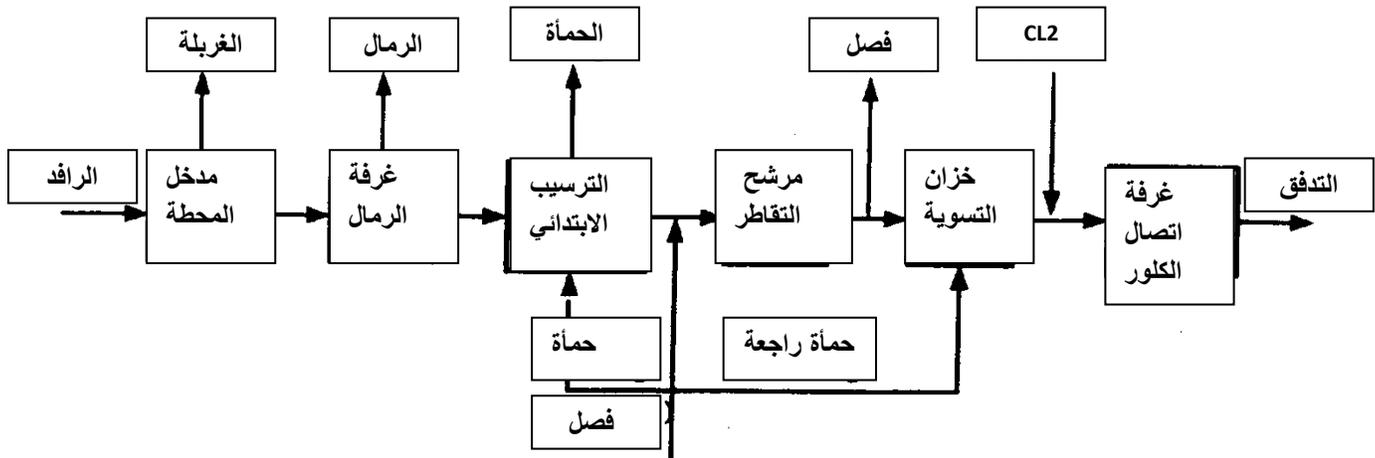
تعرف باسم بكتريا القولون، وتعد هذه الكائنات غير ضارة للإنسان بل نافعة في التخلص من المواد

العضوية

ويمكن قياس المواد العضوية عن طريق قياس متطلبات الأكسجين الكيميائي (COD) والحيوي (BOD)، وكلما زادت كمية الأكسجين الكيميائي والحيوي دل ذلك على تركيز عال للمواد العضوية،

## 1 - النمو المعلق (الحمأة النشطة)

تتلخص هذه العملية في ضخ مياه الصرف الصحي المعالجة إبتدائيا والمحتوية على مواد عضوية في خزان تهوية يحتوي على بكتريا التي تقوم بتحويل المواد العضوية إلى مواد بسيطة ويتم التحكم في العوامل البيئية في الخزان عن طريق استخدام الهواء المضغوط أو التهوية الميكانيكية التي تهين كذلك إلى تأمين خلط مستمر للمحتويات، وبعد فترة محددة من الزمن تتراوح ما بين 6 - 12 ساعة يتم ضخ المخلوط الذي يحتوي على خلايا جديدة ومعمرة إلى خزان ترسيب، حيث يتم فصل الخلايا المترسبة عن الماء بعمل الجاذبية، ويتم تدوير جزء من الخلايا المترسبة إلى خزان الخلط من أجل الحفاظ على التركيز المطلوب من الكائنات في خزان التهوية، أما المتبقى فيتم التخلص منه، وتكاثر الأحياء الدقيقة يعتمد على درجة الحرارة والرقم الهيدروجيني ووجود العناصر الضارة.

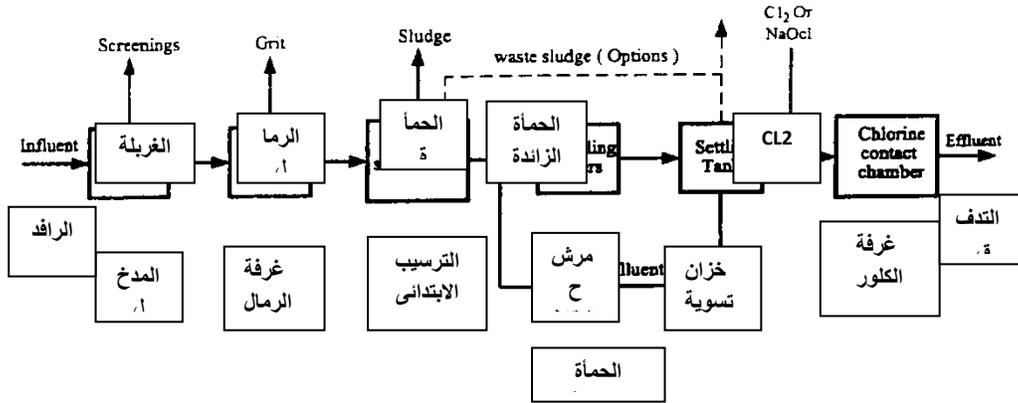


خطوات معالجة مياه الصرف الصحي بنظام الأستنابت المعلق (الحمأة المنشطة)

## 2-النمو الملتصق (المرشحات الزلظية)

تعمل هذه النظم على اساس التصاق الكائنات الحية بوسط (الشرائح الحيوية) يسمح بتحليل المواد العضوية عند مرور مياه الصرف الصحي عالية

تقوم الشرائح الحيوية بامتصاص المواد العضوية الموجودة في مياه الصرف ويتم تحليل المواد العضوية من قبل الكائنات الحية الهوائية في الأجزاء الخارجية من تلك الشرائح، ومع نمو وتكاثر الكائنات الحية فإن سمك الشرائح يزداد وبالتالي فإن الأكسجين يتم إستهلاكه قبل وصوله إلى داخل الطبقة وعندئذ تكون هناك بيئة لا هوائية قريبة من سطح محتويات المرشح، ويزيادة سماكة طبقات المادة اللزجة في الشرائح فإن المواد العضوية التي تم امتصاصها يتم أستهلاكها قبل وصول الكائنات الحية القريبة من سطح محتويات المرشح، ونتيجة لذلك فإن تلك الكائنات الحية تكون في مرحلة الموت وتفقد مقدرتها على الإلتصاق، ومن ثم إزالتها مع السائل ويبدأ بعدها في تكوين طبقة أخرى وهكذا.

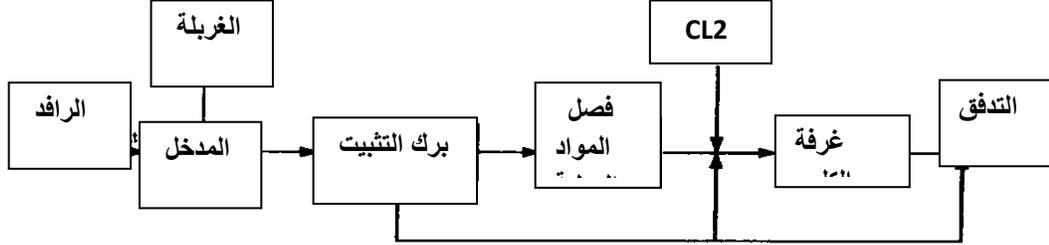


خطوات معالجة مياه الصرف الصحي بنظام المرشحات البيولوجية (المرشحات الزلطية)

### 3-المستنقعات والبرك (بحيرات التثبيت أو بحيرات الأكسدة)

العمليات البيولوجية التي تتم في البرك التي تقوم فيها البكتريا الهوائية بتحليل المواد العضوية في الطبقة العليا من البركة متخذة من الطحالب وكذلك الأكسجين الجوي مصدراً للأكسجين، وفي الجزء السفلي يتم

تحليل المواد العضوية عن طريق البكتريا اللاهوائية، وتعتمد فعالية البرك على الرياح والخلط الذي يتم وكذلك على درجة حرارة الجو



نظام معالجة مياه الصرف الصحي باستخدام بحيرات الأكسدة الطبيعية

### النوتة الحسابية : أسس التصميم

F / M Ratio	عمر الحمأة (يوم)	مدة لتهوية بالساعة	MLSS (مجم / لتر)	نظام المعالجة
0.4 - 0.2	15 - 5	8 - 4	3000 - 1500	النظام التقليدي
0.6 - 0.2	6 - 3	5 - 3	4000 - 2500	الخلط الكامل
0.6 - 0.2	15 - 5	1 - 0.5 6 - 3	3000 - 1000 10000 - 4000	التثبيت بالتلامس
0.4 - 0.2	15 - 5	8 - 4	3000 - 1500	التهوية المتدرجة
0.4 - 2.0	15 - 5	5 - 3	3500 - 2000	التهوية على خطوات
0.15 - 0.05	30 - 20	36 - 18	6000 - 3000	التهوية الممتدة
0.3 - 0.05	30 - 10	36 - 8	6000 - 3000	قنوات الأكسدة

التحليل المعملية المطلوبة لتشغيل محطات معالجة الصرف الصحي

التشغيل والتحكم السليم لمحطات معالجة مياه الصرف الصحي بالحماة المنشطة تعتمد

على معرفة القائمين على عملية التشغيل على معرفه ما هي الحماة المنشطة ومكوناتها والعوامل التي تؤثر على نشاطها وكفاءتها .

التشغيل والتحكم فى التشغيل السليم لمحطات معالجه الصرف الصحي بالحماة المنشطة يعتمد على التحاليل الطبيعیه و الكیمیائیة والبیولوجیة لمیاه الصرف الصحي و الحماة المنشطة وبيانات وتعليمات تشغيل صحيحة تعتمد على استخدام التحاليل الكیمیائیة فى إجراء الحسابات الخاصة بالتشغيل والتحكم فى التشغيل وتحديد أسباب أى مشكله قد تحدث فى محطه المعالجه وكیفیة علاجها وتحديد كفاءه كل مرحله من مراحل المعالجه على حده وتحديد كفاءه المحطه ككل و معرفه مواصفات المیاه الخارجه من السیب النهائى للمحطه لتحديد مدى مطابقتها

للمعايير والمواصفات المصرية المحددة فى المادة 66 من

القانون 48 لسنة 1982

وسوف نوضح أهم التجارب المعملية التى تجرى لتشغيل و التحكم فى تشغيل محطات المعالجه بالحماة المنشطة وأماكن جمع العينات لإجراءها وأهمیه تلك التجارب فى التحكم فى التشغيل :-

**القياسات المطلوبة فى محطات المعالجة**

- 1 - درجة الحرارة (T\*)
- 2 - قياس الأوكسجين الذائب ( DO )
- 3- قياس الرقم الأيدروجيني ( PH )
- 4 - قياس الأوكسجين الحيوى الممتص (BOD)
- 5 - قياس الأوكسجين الكيمياءى المستهلك ( COD )
- 6 - قياس تركيز المواد الصلبة العالقة ( TSS )
- 7- قياس تركيز المواد الصلبة العالقة المتطايرة ( VSS )
- 8 - قياس الأمونيا - نيتروجين ( N - NH<sub>3</sub> )
- 9 - قياس تركيز النترات - نيتروجين ( N - NO<sub>3</sub> )
- 10- قياس تركيز النيتروجين العضوى (TKN)
- 11- الفوسفات
- 12- قياس الكبريتيدات
- 13- قياس الزيوت والشحوم
- 14 - قياس نسبة المواد الصلبة فى الحمأه
- 15- قياس الكلور الحر المتبقى

\*\*\*\*\*

- 16- التوصيل الكهربى ( conductivity )
- 17- درجة القاعدية (Alkalinity)
- 18- معدل التنفس
- 19 - الفحص الميكروسكوبى للكائنات الحية - تحليل تمهيدى للكائنات الحية (البروتوزوا).
- 20 - التحاليل البكتريولوجية - تحديد كلى لخلايا البكتريا وخلايا بكتريا القولون.
- 21- المعادن الثقيلة.
- 22- اللون.
- 23- العكارة.
- 24- المؤشر الحجمى للحمأة.
- 25- الأحماض العضوية الطيارة.

## 1- قياس درجة الحرارة

تكاثر ونمو نشاط البكتيريا يتأثر بدرجة حرارة المياه كما أن المعالجة البيولوجية تعتبر تفاعلات بيوكيميائية فهي تتأثر بدرجة حرارة المياه فكلما زادت درجة حرارة المياه يزداد معدل تكاثر ونمو ونشاط ومعدل أكسده المواد العضوية بواسطة البكتيريا الهوائية والعكس صحيح فكلما قلت درجة حرارة المياه فإنه يقل معدل تكاثر ونمو ونشاط البكتيريا ومعدل أكسده المواد العضوية وتقاس درجة حرارة المياه في المياه الخام والسيب النهائي ويجب ألا تزيد درجة حرارة المياه عن 35 درجة مئوية وزيادة درجة حرارة المياه في المياه الخام عن 35 درجة مئوية يدل على صرف مخلفات صناعية على شبكة تجميع مياه الصرف الصحي ويجب أخذ الاجراءات المطلوبه حيال تلك المشكله حفاظا على شبكات تجميع مياه الصرف الصحي ومحطات الرفع ومحطات معالجة مياه الصرف الصحي وكفاءتها .

## 2- قياس تركيز الأوكسجين الذائب ( D O )

(Dissolved Oxygen)

الغرض من التجربة تستهلك المواد الملوثة للمياه كمية من الأوكسجين المذاب (Dissolved Oxygen)، فكلما زاد تركيز المواد العضوية تقل كمية الأوكسجين المذاب. لذلك بقياس كمية الأوكسجين المذاب يمكن تعيين درجة تركيز المواد العضوية، أى تحديد درجة التلوث.

الأدوات المستخدمة 1- جهاز قياس الأوكسجين المذاب.



2- الإلكترود الخاص بقياس الأوكسجين المذاب.

3- زجاجة BOD سعة 300 سم<sup>3</sup>.

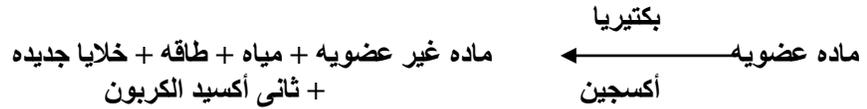
يسهل استعمال هذه الأجهزة فى قراءة كمية الأكسجين المذاب فى أحواض التهوية عندما تكون هذه الأجهزة تعمل بالبطارية ومزودة بالكترود مزود بسلك طويل ومثبت فى قضيب من الحديد لغمسه فى أحواض التهوية.

الغرض من التهوية هو :-

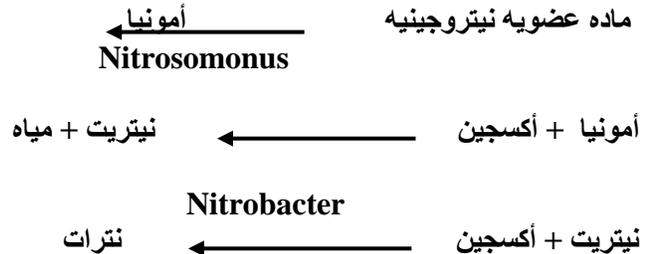
أ - خلط مكونات حوض التهوية خلطا تاما لمياه الصرف الصحي الداخلة لحوض التهوية والحماة المنشطة المعادة لحوض التهوية والمحافظة على الحماة المنشطة ( MLSS ) فى حوض التهوية عالقة وفى حركه وتقليب مستمر وعدم ترسيبها .

ب - توفير الأكسجين الذائب

- يتم توفير الأكسجين الذائب فى حوض التهوية بواسطة التهوية الميكانيكية أو الهواء المضغوط وكلاهما يؤدى الغرض لتوفير الأكسجين الذائب اللازم لنمو ونشاط البكتريا الهوائية لأكسدة المواد العضوية الكربونية و النيتروجينية حيث أنه فى وحده المعالجه البيولوجيه تستهلك البكتيريا الهوائية أولا كميته من الأكسجين الذائب فى أكسده وتحلل المواد العضويه الكربونيه ( BOD ) وتحويلها الى ماده غير عضويه ومياه وطاقيه و ثانى أكسيد الكربون كما هو موضح بالمعادله التاليه وتعتمد كميته الأكسجين المستهلكه على تركيز المواد العضويه الكربونيه وتركيز الحماة المنشطه فى حوض التهويه :-



يلى ذلك استهلاك البكتيريا الهوائية كميته من الأكسجين الذائب فى أكسده وتحلل المواد العضويه النيتروجينية الى نترات وتسمى هذه العمليه Nitrification وتعتمد الكميته المستهلكه على تركيز المواد النيتروجينية والحماة المنشطه فى حوض التهويه كما هو موضح بالمعادلات التاليه :-



- يتم قياس الأكسجين الذائب فى حوض تركيز الأكسجين الذائب فى حوض التهوية ويجب أن يكون متوفر فى جميع أماكن حوض التهوية وكاف طوال الوقت لى يوفر الأكسجين الذائب المطلوب للبكتريا فى حوض التهوية وحوض الترسيب الثانوي.
- يعتمد تركيز الأكسجين الذائب فى التهوية على تركيز الأكسجين الحيوى الممتص الداخلى للتهوية وتركيز الحمأ المنشطة فى التهوية ودرجة حراره المياه . فكلما زادت درجة حراره المياه يقل تركيز الأكسجين الذائب وكلما قلت درجت حراره يزداد تركيز الأكسجين الذائب وكلما زاد تركيز الأكسجين الحيوى الممتص الداخلى لحوض التهوية يزداد تركيز الحمأ المنشطة فى التهوية وم ا تزداد الحاجة الى زياده مده التهويه والحاجة الى أكسجين ذائب أكثر . وكلما قل تركيز الأكسجين الحيوى الممتص الداخلى للتهويه يقل تركيز الحمأ المنشطة فى التهويه مما يؤدى الى انخفاض مده التهويه وانخفاض الحاجة الى الأكسجين الذائب تعتمد مده التهويه على نظام المعالجه بالحمأ المنشطة فى نظام المعالجه بالحمأ المنشطة التقليديه تكون مده التهويه من 4 – 8 ساعه وفى نظام المعالجه بالحمأ المنشطة بنظام قنوات الأكسده تكون مده التهويه من 8 – 36 ساعه وفى نظام المعالجه بالحمأ المنشطة بنظام التهويه الممتده تكون مده التهويه من 18 – 36 ساعه .
- يجب قياس الأكسجين الذائب بصفة منتظمة يوميا من مخرج حوض التهوية وفى المياه الخارجه من السيب النهائى ويجب أن يكون تركيز الأكسجين الذائب من 2-3 مجم / لتر إذا قل تركيز الأكسجين الذائب فى حوض التهوية عن 1 مجم / لتر فان ذلك يؤدى الى نشاط البكتريا اللاهوائية و يقلل من نشاط البكتريا الهوائية ويؤدى الى نمو و تزايد أعداد الكائنات الخيطية و ذلك احد أسباب ظهور الرغاوى البنيه فى أحواض التهويه ومن أهم هذه الكائنات ( Nocardia ) و ( Microthrix Parvicella ) مما يؤدى الى تكوين حمأ منشطة فقيرة و رديئة و يكون معدل ترسيبها بطيء جدا مما يؤدى الى انتفاخ الحمأ و خروجها مع السيب النهائى لأحواض الترسيب مما يؤدى الى انخفاض كفاءه محطه المعالجه .

- كما أن انخفاض الأكسجين الذائب عن 1 مجم / لتر يؤدى الى حدوث اختزال للمواد النيتروجينية وذلك معناه عدم استكمال أكسده النيتريت الى نترات و تحول النترت الى غاز نيتروجين .
- أما فى حالها ازدياد تركيز الأكسجين الذائب فى حوض التهوية عن 4 مجم / لتر فان ذلك معناه استهلاك طاقة زائدة ليس لها ضرورة
- زيادة مده التهويه سوف تؤدى الى نقص فى كمية الغذاء المطلوب للبكتريا مما يؤدى الى ضعف معدل نمو و تكاثر البكتريا مما يؤدى الى انخفاض تركيز المواد الصلبه العالقة المتطايرة فى التهويه و

استهلاك طاقه ومعدات بدون داعى كما أن انخفاض مده التهويه سوف يودى الى انخفاض كفاءه المعالجه . لذلك يظهر مدى تأثير قياس الأوكسجين الذائب بصفه منظمه يوميا فى حوض التهويه وكذلك للمحافظه على مده التهويه المطلوبه ولهذا يجب قياس الأوكسجين الذائب فى أحواض التهويه يوميا للتأكد من العدد المطلوب من وحدات التهويه بما يتناسب مع تركيز الأوكسجين الذائب المطلوب فى التهويه ومنعا من انخفاض أو زياده تركيزه فى أحواض التهويه

### 3- قياس الرقم الأيدروجينى ( PH )

- يعتبر قياس الرقم الأيدروجينى مهم جدا فى محطات معالجه مياه الصرف الصحى خاصه فى مرحله المعالجه البيولوجيه سواء كانت بالحماه المنشطه أو المرشحات الزلطيه حيث تعتمد المعالجه فى هذه المحطات على نشاط الكائنات الحيه الدقيقه (البكتيريا ) والكائنات الأوليه ( Protozoa ) فى معالجه وأكسده المواد العضويه الى مواد غير عضويه ويجب توافر رقم هيدروجينى مناسب لضمان نمو ونشاط هذه الكائنات للمحافظه على تشغيل محطه المعالجه على الوجه الأكمل ويتراوح الرقم الأيدروجينى المناسب للمعالجه البيولوجيه من 6-8

ففى حاله زياده أو نقص الرقم الأيدروجينى عن هذه الحدود يقل معدل نمو ونشاط و كفاءه الكائنات الحيه الدقيقه مما يودى الى انخفاض كفاءه المعالجه و محطه المعالجه . انخفاض أو زياده الرقم الأيدروجينى عن هذه الحدود يعطى مؤشر على احتمال دخول مصادر مياه صرف صناعي مع المياه الخام الوارده لمحطه المعالجه ويجب تحديد تلك المصادر وعمل الإجراءات القانونيه اللازمه معها حفاظا على شبكات مياه الصرف الصحى ومحطات الرفع ومحطات المعالجه .

- انخفاض الرقم الأيدروجينى عن 6 يودى الى نمو ونشاط الكائنات الخيطيه والفطريات فى أحواض التهويه مما يقلل من سرعه ترسيب الحماه وطفو الحماه بأحواض الترسيب النهائى وخرجها مع السيب النهائى مما يقلل من كفاءه محطه المعالجه .

- يجب قياس الرقم الأيدروجينى فى كل من المياه الخام ومدخل أحواض التهويه والسيب النهائى لمحطه المعالجه يوميا.

### 4 - قياس الأوكسجين الحيوى الممتص ( BOD-5 )

#### Bio-Chemical Oxygen Demand(BOD)

يحدد قياس الأكسجين الحيوى المستهلك (BOD) بطريقة غير مباشرة تركيز المواد العضوية فى مياه الصرف الصحى، وذلك بقياس كمية الأكسجين المذاب قبل وبعد مدة خمسة أيام تحضين داخل حضانة مضبوطة عند درجة 20 °م، ومن قياس كمية الأكسجين المستهلك بواسطة الكائنات الحية يمكن حساب تركيز المواد العضوية بالعينة.

الغرض من التجربة

- 1- زجاجات (BOD) سعة 300 سم<sup>3</sup> بغطاء غاطس وفوقه غطاء بلاستيك.
- 2- حضانة مضبوطة على درجة حرارة 20 °م.
- 3- مخبر مدرج سعة 250 سم<sup>3</sup>.
- 4- ماصة سعة 10 سم<sup>3</sup>.
- 5- جهاز قياس الأكسجين المذاب أو الأدوات المستخدمة فى قياس الأكسجين بطريقة "ونكلر".

الأدوات المستخدمة

الكيمائيات المستعملة:

- 1- محلول الفوسفات .
- 2- محلول كبريتات الماغنسيوم .
- 3- محلول كلوريد الكالسيوم .
- 4- محلول كلوريد الحديدك .
- 5- مياه التخفيف .

طريقة الحساب:

تركيز الأكسجين فى بداية التجربة = أ مجم/ لتر  
تركيز الأكسجين فى نهاية مدة التحضين = ب مجم/ لتر  
كمية (BOD) فى العينة = نسبة التخفيف × (أ - ب) مجم/ لتر

تعتبر تجربه قياس الأوكسجين الحيوى الممتص من أهم التجارب التى تجرى فى محطات معالجة مياه الصرف الصحى حيث أنه هو أساس تصميم وتشغيل والتحكم فى تشغيل محطات معالجة مياه الصرف الصحى وكذلك تحديد كفاءتها .  
يعرف الأوكسجين الحيوى الممتص بكمية الأوكسجين اللازم لأكسده المواد العضويه الكربونيه بواسطه البكتيريا الهوائيه عند 20 درجه مئوية لمده 5 أيام  
يتم قياس الأوكسجين الحيوى الممتص BOD كميّار لتركيز المواد العضويه الكربونيه فى المياه الخام مع التركيز التصميمي لمحطة المعالجه. كما يتم قياس BOD فى المياه الداخلة لحوض التهويه لمعرفة كميّه الأوكسجين الحيوى الممتص الداخلة لحوض التهويه ( مجم / لتر ) و ( كجم / يوم ) و التى تستخدم كغذاء للكائنات الحيه الدقيقه فى حوض التهويه ولتحديد مدى ملائمة تركيزه مع تركيز الكائنات الحيه الدقيقه فى التهويه . كما يتم قياسه أيضا فى السيب النهائى لمعرفة مدى تتطابق تركيزه مع المعايير و المواصفات المصريّة و تحديد مدى كفاءه محطه المعالجه فى ازا له و معالجة المواد العضويه علما بأن الأوكسجين الحيوى الممتص BOD هو الغذاء الأساسى للبكتيريا ويستخدم فى حساب نسبة الغذاء إلى نسبة الكائنات الحيه الدقيقه .

#### 4 - قياس الأوكسجين الكيمايى المستهلك ( COD )

##### Chemical Oxygen Demand” (COD)

قياس الأوكسجين المستهلك كيماييا والمكافىء للمواد العضويه الكليه بمياه المجارى

الغرض من التجربة:

يمكن أكسدة جميع المواد العضويه فى عينه المياه بواسطه ثنائى كرومات البوتاسيوم المحمضه بحامض الكبريتيك فى وجود كبريتات الفضة كحافز للتفاعل وكبريتات الزنبق لإزالة تأثير الكلور إذا وجد. ويستغرق إتمام هذه التجربة مدة 3-4 ساعات ولذلك تتميز هذه الطريقه الكيماويه بالسرعه وعدم الانتظار لمدّة خمسّة أيام اللازمه لتجربه (BOD).

ولكن من الضرورى ملاحظه أن هذه التجربة هى مقياس لجميع المواد العضويه فى العينه وليست كميّه المواد العضويه التى تستهلك فقط بالكائنات الحيه. وعند عدم وجود مخلفات صناعية يمكن وجود علاقة بين (COD) وكمية (BOD)، فعاده يكون (COD) ضعف (BOD).

- الأدوات المستخدمه
- 1- مخبار مدرج سعة 50 سم<sup>3</sup>
  - 2- ماصة 10 سم<sup>3</sup> بطرف واسع للعينه
  - 3- ماصة 10 سم<sup>3</sup>

4- كرات زجاج (مادة موزعة للحرارة)

5- كأس مخروطي 250 سم<sup>3</sup> مركب على فوهته مكثف Reflux

6- دورق عياري 1 لتر

7- سخان كهربائي بضابط حراري منظم من 150-300 °م

8- سحاحة مدرجة 50 سم<sup>3</sup> وحامل للسحاحة

9- دورق مخروطي

1- محلول قياسي من ثنائي كرومات البوتاسيوم قوة 0.025 ع. الكيماويات المستعملة

2- محلول كبريتات الفضة في حامض الكبريتيك المركز .

3- كاشف الفريون (Ferrion indicator So1).

4- كبريتات الحديدوز النوشادري 0.25 عياري.

طريقة الحساب

تركيز COD (مجم/لتر) =

$$\frac{\text{قراءة العينة} - \text{قراءة البلاנק}}{\text{حجم العينة}} \times 8000 \text{ عيارية كبريتات الحديدوز}$$

ضمان جودة النتائج

للتأكد من صحة النتائج يتم استخدام محلول قياس ي معلوم التركيز (COD) مثل محلول فيثالات البوتاسيوم الحامضية حيث تحتوى على 500 مجم/لتر (COD) وتحضر بإذابة 0,425 جرام من فيثالات البوتاسيوم الحامضية المجففة عند درجة حرارة 120 °م فى ماء مقطر يكمل الى 1 لتر.

ويعامل هذا المحلول معاملة العينة تماما باضافة 20سم<sup>3</sup> منه وتتم الأكسدة والمعايرة وحساب (COD) وتعد هذه بمثابة مراقبة جودة التحاليل.

يعرف الأكسجين الكيمايى المستهلك ( Chemical Oxygen Demand ) بكمية الأكسجين اللازم

لأكسده المواد العضويه بواسطه ماده كيميائيه مؤكسده مثل داى كرومات البوتاسيوم عند 150 درجه منويه لمده ساعتين .

يعبر تركيز الأكسجين الكيمايى المستهلك عن تركيز المواد العضويه بمجم / لتر وسمى الأكسجين

الكيمايى المستهلك حيث يتم أكسده وتحليل المواد العضويه بواسطه مواد كيميائيه مؤكسده ويستخدم

الأكسجين الكيمايى المستهلك فى تحديد تركيز المواد العضويه ويتم قياسه فى كل من المياه الخام و

المياه الداخلة لأحواض التهويه وفى السيب النهائى لمحطه المعالجه .

تعتبر تجربته قياس الأوكسجين الكيمياء المستهلك  
تجربته سريعه لقياس تركيز المواد  
العضويه بالمقارنة بتجربة الأوكسجين الحيوى الممتص حيث تستغرق تجربته  
COD حوالى ساعتين  
ونصف بينما تستغرق تجربته BOD خمسة أيام للحصول على النتيجة حيث  
مدى تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص حيث أنه فى مياه الصرف الصحى يكون تركيز  
COD الى تركيز  
BOD تتراوح ما بين  
(1.7-2) ويتم إجراء هذه التجربة ثلاثه مرات سبوعيا فى المياه الخام والمياه الداخلة لأحواض التهويه  
وفى السبب النهائى .  
تركيز COD فى المياه الخام يعطى مؤشر لاحتمال وجود صرف صناعى

## 6 - قياس المواد الصلبة العالقة الكليه (TSS)

- قياس نسبة المواد العالقة والمتطايرة Volatile Suspended Solids & Suspended Solids  
يمكن تقدير كمية المواد العضوية العالقة (المواد المتطايرة) بوضع المواد العالقة التى تم  
تجفيفها فى درجة حرارة 103 درجة مئوية فى فرن درجة حرارة 550 درجة مئوية، وبذلك  
تتطاير المواد العضوية العالقة (Volatile Suspended Solids).  
الغرض من التجربة المواد العالقة هى الجزيئات التى يتسبب حجمها ووزنها فى عدم ترسيبها بدون معالجة ثانوية  
أو إضافية. وبالتالي فهى كمية المواد المتبقية بعد ترسيب العينة . وعند تعيين المواد العالقة  
قبل وبعد عملية المعالجة يمكن تحديد كفاءة وحدات المعالجة.  
الأدوات المستخدمة  
1- فرن للتجفيف مضبوط على درجة حرارة 103 - 105 درجة مئوية.  
2- فرن للحرق مضبوط على درجة حرارة 550 درجة مئوية.  
3- مضخة كهربائية لسحب الهواء للترشيح .  
4- مجفف به مواد ماصة للرطوبة (كلوريد كالسيوم أو سليكا جيل).  
5- جهاز ترشيح بوخنر مكون من قمع (Buchner) ودورق برفية وفوهة واسعة ول هذراع جانبية  
متصلة بخرطوم طرفه الآخر يتصل بفرع من وصلة دورق يستعمل كمصيدة، والطرف الآخر يتصل  
بمضخة سحب الهواء. والغرض من المصيدة هو منع تسرب الماء المرشح من الوصول الى  
مضخة الترشيح.  
6- بوتقة ترشيح مكونة من قمع (Buchner) سعة 125 أو 40 سم<sup>3</sup> بقطر 22 مم تركيب على جوان  
مطاطى مناسب مثبت على فوهة دورق الترشيح (Buchner).  
7- وسط للترشيح مصنوع من الألياف الزجاجية التى تتحمل الحرارة عند الحرق على درجة 550 درجة  
مئوية.  
8- ميزان كهربائى حساس.

9- ماسك معدنى.

10- مخبار مدرج سعة 25 - 50 سم<sup>3</sup>.

طريقة الحساب:

1- المواد العالقة الكلية بالمللجرام / لتر =

$$1000000 \times \frac{\text{وزن البوتقة عند } 105^\circ \text{ م و } 2 - \text{الوزن الفارغ و } 1}{\text{حجم العينة (سم}^3\text{)}}$$

2 - المواد العالقة المتطايرة بالمللجرام / لتر =

$$1000000 \times \frac{\text{وزن البوتقة عند } 550^\circ \text{ م و } 3 - \text{وزن البوتقة عند } 105^\circ \text{ م و } 2}{\text{حجم العينة (سم}^3\text{)}}$$

3- النسبة المئوية للمواد العالقة المتطايرة =

$$100 \times \frac{\text{وزن المواد المتطايرة بالمللجرام / لتر}}{\text{وزن المواد الكلية بالمللجرام / لتر}}$$

تفسير النتائج: تستعمل نتائج تحليل المواد المتطايرة العالقة فى حساب كفاءة وحدات التنقية كما هو مبين فى المثال

التالى مثال:

كمية المواد العالقة الكلية فى المدخل = 330 مجم/ لتر

كمية المواد العالقة الكلية بعد المرحلة الابتدائية = 110 مجم/ لتر

كمية المواد العالقة الكلية بعد المرحلة الثانوية = 30 مجم/ لتر

الحل

$$\text{كفاءة محطة التنقية} = \frac{\text{المدخل} - \text{المخرج}}{\text{المدخل}} \times 100$$

$$100 \times \frac{330 - 110}{330} = \text{كفاءة المرحلة الابتدائية} = 66,7\%$$

$$100 \times \frac{330 - 30}{330} = \text{كفاءة المرحلة الثانوية} = 90,9\%$$

## لضمان دقة هذا التحليل نراعى الاحتياطات التالية:

- 1- ضبط درجة حرارة الأفران
- 2- ضبط الميزان الحساس
- 3- ملاحظة أى تسرب فى عملية الترشيح بسبب عدم وضع ورقة الترشيح بالطريقة السليمة، وذلك يعطى نتائج منخفضة عن الواقع. ولمعالجة ذلك يجب وضع ورقة الترشيح وغسلها بقليل من الماء المقطر مع تشغيل مضخة الهواء حتى تثبت فى المكان الصحيح.
- 4- يجب العناية بخلط زجاجة العينة جيدا قبل قياسها فى المخبر.
- 5- تجهيز عدة بواتق للعمل حتى لا يحدث عطل فى حالة حدوث تسرب فى أى بوتقة أو كسر.

تجربه قياس المواد الصلبة العالقه الكليه ( Total Suspended Solids ) من التجارب المهمة حيث أن تركيز المواد العالقه الكليه يعتبر من أساس تصميم وتشغيل والتحكم فى تشغيل محطات المعالجه وكذلك تحديد كفاءتها . يتم أخذ عينات واجراء هذه التجربه فى الأماكن التاليه

أ - تجرى هذه التجربه فى المياه الخام الوارده لمحطه المعالجه لتحديد تركيزه ومدى مطابقته للمعايير والمواصفات التصميميه أم لا

ب - تجرى بعد أحواض الترسيب الابتدائى لتحديد كفاءه أحواض الترسيب فى ترسيب و ازاله المواد العالقه والقابله للترسيب و ان كفاءه أحواض الترسيب الابتدائى تتراوح من 60 - 75 % وأنه فى حاله انخفاض كفاءه الترسيب الابتدائى عن 60 % فإن ذلك يدل على خروج حمأه مع المياه الخارجه من الهدارات بالأحواض وأن ذلك يرجع الى أحد العوامل التاليه :-

- 1 - انخفاض مده المكث فى أحواض الترسيب الابتدائى لزياده تصرفات المياه الوارده للمحطه
- 2 - زياده تركيز الحمأه فى الحوض وعدم سحبها بالمعدلات المطلوبه
- 3 - حدوث كسر فى الكساحات السفليه
- 4 - توقف حركه الكوبرى وبالتالي توقف تجميع الحمأه بالأحواض
- ج - فى السيب النهائى لمعرفة مدى مطابقه السيب النهائى للمعايير والمواصفات و تحديد كفاءه المحطه فى نسبه معالجه المواد العالقه الكليه
- د - تقاس المواد العالقه فى أحواض التهويه حيث يطلق عليها قياس المواد العالقه فى أحواض التهويه ( MLSS ) والتي تستخدم فى قياس تركيز الحمأه المنشطه فى أحواض التهويه
- هـ - تقاس المواد العالقه فى الحمأه المنشطه المعاده لمعرفة تركيزها فى الحمأه المنشطه المعاده ويطلق عليها (RASS)

و - تقاس المواد العالقة في الحمأة المنشطة الزائده لمعرفة تركيزها في الحمأة المنشطة الزائده و يطلق عليها (WASSS)

تجرى هذه التجارب يوميا في مراحل المعالجة السابق ذكرها . قياس المواد الصلبة العالقة في حوض التهوية وكذلك في الحمأة المنشطة المعادة و الحمأة الزائده من العوامل التي تتحكم في تشغيل وكفاءة المعالجة البيولوجية بالحمأة المنشطة حيث تستخدم هذه التجارب في حسابات التشغيل التاليه :-

1 - حساب كميته الحمأة المنشطة المعادة

2 - حساب دليل حجم الحمأة

- تستخدم تجربته قياس المواد العالقة الكلية في تقدير تركيز الكائنات الحية في حالة تعذر قياس المواد العالقة المتطايرة حيث أن تركيز المواد الصلبة العالقه المتطايره يمثل حوالى من 80 - 90 % من المواد العالقه الكليه . يعبر تركيز المواد الصلبة العالقة في حوض التهوية عن تركيز الحمأة المنشطة في حوض التهوية التي تستخدم في معالجة وأكسدة المواد العضوية الكربونية و النيتروجينية و يختلف تركيز المواد الصلبة العالقة ( MLSS ) في حوض التهوية حسب نوع المعالجة البيولوجية بالحمأة المنشطة ففي النظام التقليدي للمعالجة بالحمأة المنشطة يتراوح تركيز المواد الصلبة العالقة في حوض التهوية من 1500 - 2500 مجم / لتر وفي نظام المعالجة البيولوجية بقتوات الأوكسدة و التهوية الممتده يتراوح تركيز المواد الصلبة العالقة في حوض التهوية من 3000 - 6000 مجم / لتر . يجب قياس المواد الصلبة العالقة في حوض التهوية للمحافظة على التركيز المناسب للمواد الصلبة العالقة المطلوبة في حوض التهوية بما يتناسب مع تركيز المواد العضويه الداخلة لأحواض التهويه . في حالة انخفاض تركيز المواد الصلبة العالقة في حوض التهوية تظهر الرغاوى البيضاء في أحواض التهويه و يتم علاج تلك المشكله بزيادة كمية الحمأة المنشطة المعادة و تقليل كمية الحمأة المنشطة الزائده لزياده تركيز الحمأة المنشطة في أحواض التهويه وفي حالة زيادة تركيز المواد الصلبة العالقة في حوض التهوية تظهر الرغاوى البنيه يتم علاج تلك المشكله ب تقليل كمية الحمأة المنشطة المعادة و زيادة كمية الحمأة المنشطة الزائده و ذلك لتقليل تركيز الحمأة المنشطة في أحواض التهويه

### 7 - قياس المواد الصلبة العالقة المتطايرة ( VSS )

يتم قياس المواد الصلبة العالقة المتطايرة في أحواض التهوية ( MLVSS ) وذلك لتقدير كمية الكائنات الحية الدقيقة في الحمأة المنشطة بطريقة أدق من قياس المواد العالقة الكلية في حوض التهوية وتمثل الكائنات الحية الدقيقة حوالي 90% من الحمأة المنشطة و يتراوح نسبه المواد الصلبة العالقة المتطايرة حوالى من 80 إلى 90 % من المواد الصلبة العالقة الكليه و يتم قياس المواد الصلبة العالقة المتطايرة في أحواض التهويه لمعرفة تركيز الكائنات الحية الدقيقة في أحواض التهوية حيث يجب المحافظه على

تركيز MLVSS بما يتناسب مع تركيز المواد العضوية الداخلة لحوض التهوية ويتم التحكم في التشغيل في المعالجة بالحماة المنشطة عن طريق تثبيت تركيز المواد العالقة المتطايرة في حوض التهوية و يتم ذلك عن طريق التحكم في كمية الحماة المنشطة المعادة والزائده . كما يتم قياسها في الحماة المنشطة المعادة ( RAS vss ) والحماة المنشطة الزائده ( WAS vss ) و السيب النهائي لاستخدامها في حساب نسبة الغذاء الى نسبة الكائنات الحيه الدقيقه F/M ratio و عمر الحماة و كميته الحماة الزائده .

### - 8 - قياس الأمونيا - نيتروجين (NH3-N)

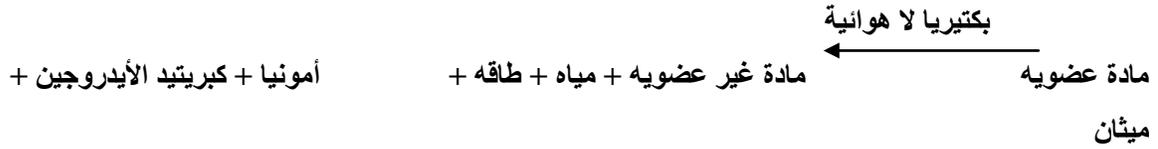
#### - الأمونيا Ammonia

جمع العينات بطريقة سليمة للتحليل

- يفضل أن تجري التحاليل بأسرع ما يمكن لكل النتائج التي يعتمد عليها.
  - تجمع العينة في وعاء زجاجي او بلاستيك بحجم لا يقل عن 50 سم<sup>3</sup>.
  - يتم التخلص من الكلور المتبقي فورا لمنع التفاعل مع الامونيا.
  - في حالة عدم امكان اجراء التحليل الفوري يحفظ بواسطة إضافة حوالي 0,8 سم<sup>2</sup> حمض الكبريتيك المركز/ لتر وتحفظ العينة عند 4 درجة مئوية بحيث يكون قيمة الرقم الهيدروجيني من 1,5 الي 2,0.
- أسباب الزيادة و طرق التخلص منها
- توجد الأمونيا في المياه السطحية والجوفية بصورة طبيعية تحدث عند تحلل اليوريا والمركبات العضوية المحتوية علي النيتروجين.
  - يمكن أن تزيد المعالجة الابتدائية من قيمة الامونيا نتيجة تحلل بعض مركبات البروتين اثناء عملية المعالجة.
  - في المعالجة الثانوية يمكن ان تتأكسد الامونيا الي النيتريت ثم الي النترات بدرجات مختلفة اعتمادا علي بعض العوامل مثل درجة الحرارة وزمن المكوث والأحياء الدقيقة وكمية الأكسجين.
  - إذا كانت المحطة تعمل بكفاءة فإن تركيز الامونيا يجب ان يقل من المدخل الي المخرج بينما يزيد تركيز النترات وإذا لم يحدث ذلك فهذا يدل علي ان هناك خلل في عملية المعالجة ويجب مراجعتها.
  - تأثير الأمونيا علي خطوات المعالجة والبيئة وتسبب الامونيا بعض المشاكل في المعالجة مثل زيادة جرعة الكلور المطلوبة وازدياد الطلب علي الاكسجين في المياه المستقبلية للمخلفات وبالتالي تؤدي إلى اختناق الأسماك ونفوقها.
- إجراءات التحكم في الجودة ومدى دقة النتائج :

- 1 - يجب ازالة الكلور اذا كانت العينة تحتوي علي كلور متبقي.
- 2 - استخدام ماء خالي من ايونات الاملاح.
- 3 - يتم قراءة عينة البلانك مرتين ثم عينة واحدة قياسية غير معلومة لكل عشر عينات يجري تحليلها.

4 - عمل عينة مزدوجة ( او متكررة ) مع عينة spike لكل عشر عينات يجري تحليلها.  
في حالة وجود المواد العضوية في القياس باجهزة الاسبكتروفوتوميتر في العينات يتم القراءة عند 370 نانومتر.  
الأمونيا هي أحد المركبات النيتروجينية وتنتج الأمونيا في مياه الصرف الصحي نتيجة التحلل اللاهوائي  
أو الأكسدة اللاهوائية للمواد العضوية في حاله عدم وجود أو نقص تركيز الأكسجين الذائب كما هو  
موضح في المعادلة الآتية :-



أن مياه الصرف الصحي الخام المتواجدة في شبكات الصرف الصحي أو محطات رفع مياه الصرف  
الصحي لا تحتوى على أكسجين ذائب وبالتالي يحدث تحلل لاهوائي للمواد العضوية وينتج الأمونيا وكما  
زادت فتره مكث المياه الخام في محطات الرفع كلما زاد تركيز الأمونيا في المياه الخام وبالتالي يجب  
تشغيل محطات رفع مياه الصرف الصحي بصفه مستمرة قدر الإمكان أو تقليل فتره مكث المياه الخام في  
محطات الرفع لتقليل تركيز الأمونيا في المياه الخام الوارده لمحطه المعالجه . كما أنه يمكن أن تنتج  
الأمونيا في أى مرحله من مراحل المعالجه في محطه معالجه مياه الصرف الصحي في حالة انخفاض  
تركيز الأكسجين الذائب نتيجة عدم تشغيل العدد المناسب من وحدات التهويه . يجب قياس الأمونيا في  
المياه الخام لمعرفة تركيزها وفي السبب النهائى لمعرفة مدى مطابقة تركيزه للمعايير والمواصفات  
المذكورة في المادة 66 من القانون 48 لسنة 1982 والذي ينص على عدم تواجد أمونيا في السبب  
النهائى لمحطه المعالجه

### 9 - قياس النترات - نيتروجين ( NO3-N )

تعتمد المعالجه البيولوجيه في محطات معالجه مياه الصرف الصحي على نشاط البكتيريا الهوائية في  
وجود أكسجين ذائب لمعالجه المواد العضويه الكربونيه و النيتروجينيه بأكسدتها وتحللها الى مواد غير  
عضويه وينتج عن هذا التحلل والأكسدة مياه وطاقه وخلايا بكتيريه جديده ونترات وثانى أكسيد الكربون  
. في المعالجه البيولوجيه تقوم البكتيريا الهوائية بأكسده الأمونيا الى نيتريت ثم يتأكسد النيتريت الى  
نترات وهذه العمليه تسمى ( Nitrification ) .

وهذا هو الوضع الطبيعي في محطات معالجة الصرف الصحي ولذلك نجد أنه من الطبيعي أن تركز النترا تيز في مخرج التهويه عن تركيزه في مدخل التهويه وكذلك يزداد تركيز النترا تيز في مخرج أحواض الترسيب النهائى عنه في مخرج التهويه أما اذا وجد من نتائج قياس النترا تيز أن تركيزه في مخرج الترسيب النهائى أقل من تركيزه في مخرج التهويه فان هذا يدل على حدوث اختزال للنترا تيز الى غاز نيتروجين وتسمى هذه العمليه (Denitrification) وفي حالة حدوث ذلك يحدث طفو للحماة في أحواض الترسيب النهائى وتطفو الحماة على هيئة كتل في حجم الكره مع حدوث فوران نتيجة اختزال النتريت الى غاز نيتروجين مما يقلل من كفاءه محطه المعالجه ونوعيه السيب النهائى ومن أهم الأسباب التي تؤدي الى حدوث اختزال للنتريت و النترا تيز الى غاز نيتروجين ما يلي

أ - انخفاض تركيز DO عن 1 مجم / لتر

ب - انخفاض الرقم الأيدروجينى عن 6

ج - زياده تركيز المواد النيتروجينيه العضويه فى المياه الخام

د - انخفاض القلويه الكليه للمياه عن 50 مجم / لتر

هـ - زياده تركيز الزيوت والشحوم فى حوض التهويه

قياس تركيز النترا تيز فى مدخل التهويه وفى مخرج التهويه وفى مخرج الترسيب النهائى مهم جدا لتحديد مدى تقدم المعالجه البيولوجيه بالبكتيريا الهوائيه ولتحديد حدوث أكسده أو اختزال للمواد النيتروجينيه فى حالة حدوث طفو أو انتفاخ للحماة فى أحواض الترسيب النهائى .

### - 10 - قياس كالدال- نيتروجين ( TKN )

يعرف TKN بكالدال نيتروجين وهو مجموع قياس الأمونيا والنتروجين العضوى ويتم تقدير النيتروجين العضوى عن طريق قياس الأمونيا فى العينه ثم قياس كالدال نيتروجين والفرق بينهما يساوى تركيز النيتروجين العضوى فى العينه .

تستخدم تجربه قياس النيتروجين العضوى لتحديد تركيز المواد النيتروجينيه العضويه والتي من أهم مصادرها مخلفات المجازر ومخلفات الدواجن .

يقاس تركيز النيتروجين العضوى فى المياه الخام الوارده لمحطه المعالجه فى حالة حدوث طفو للحماة فى أحواض الترسيب النهائى لتحديد تركيز النتيتروجين العضوى حيث أن زياده تركيزه يؤدي الى مشاكل عديدة لمحطات معالجه مياه الصرف الصحي خاصه بالحماة المنشطه حيث أنها تكون أحد أسباب حدوث اختزال المواد النيتروجينيه وتحويل النتريت الى غاز نيتروجين مما يؤدي الى انخفاض سرعه ترسيب

الحمأة وطفوها في أحواض الترسيب النهائي وكذلك تواجد ونمو الكائنات الخيطية في الحمأة المنشطة في أحواض التهوية .

## 11- الفوسفات Phosphates

جمع العينات وتجهيزها يجمع ما لا يقل عن 100سم<sup>3</sup> من العينة في اناء زجاجى سبق شطفه بحمض الكبريتيك 1:1 أو الهيدروكلوريك . يتم الشطف بالماء المقطر . ولا تستعمل المنظفات الصناعية التجارية المحتوية على الفوسفات .

لا يتم حفظ العينات المحتوية على قليل من الفوسفور في أوعية بلاستيك لأن الفوسفور يمكن أن يمتص على جدار الوعاء .

يقسم الفوسفور الى (فوسفور عضوى) فى المواد العضوية ومركب فوسفورى غير عضوى (بولى فوسفات) المستخدم فى المنظفات وكذلك (الأورثوفوسفات) الغير عضوى الذائب وهو المركب المتاح للإستخدام البيولوجى والنتاج من سلسلة تكسير المواد العضوية .

فى حالة تعيين الفوسفات المذاب ترشح العينة مباشرة أو تحفظ بالتبريد حتى أقل من 10°م ويضاف 40 مجم/ لتر من كلوريد الزئبق .

فى حالة تعيين الوسفات الكلى يضاف 1سم<sup>3</sup> من حمض الهيدروكلوريك المركز لكل لتر أو برد للتجمد بدون إضافات . ويتم هضم العينة لأكسدة المواد العضوية لإطلاق الفوسفور فى شكل أورثوفوسفات . يتم تحليل العينات خلال 48 ساعة .

مصادر التلوث وطرق التخلص من الفوسفات:

يحتوى الصرف الصحى على معدل من 175-250 مجم/لتر من المواد العضوية ومن المحتوى الفوسفورى على 8-12مجم . وتعتبر هذه النسبة كمية زائدة فى المعالجة البيولوجية .

يعتبر الفوسفور عنصر أساسى فى عملية التمثيل الغذائى للمواد العضوية ووجودها فى محطة المعالجة ضرورى لعمليات المعالجة البيولوجية لمياه المجارى، ولكن عندما توجد بكميات زائدة تخلق مشكلة مسببة نموات كبيرة للنباتات المائية ويسبب ذلك نقص فى مستوى الأكسجين ويؤدى الى إنسداد المجرى المائى نتيجة للنموات الكبيرة، كما يؤدى إلى نفوق الأسماك وظهور طعم ورائحة للمياه .

طرق الإزالة  
فى حالة الإزالة بالمواد الكيماوية للفوسفور يتم التخلص من الفوسفور فى الأشكال الآتية غير الذائبة (فوسفات الكالسيوم- وفوسفات الالومنيوم- وفوسفات الحديد) ويستخدم فى طرق الإزالة استعمال مساعدات المروبات الآتية (الجير -الشب -ألومينات الصوديوم - كلوريد الحديدك) .

## 12- قياس الكبريتيدات

يتم قياس تركيز الكبريتيدات كميًا لحدوث تحلل لاهوائى للمواد العضوية نتيجة عدم توافر أكسجين ذائب ونمو ونشاط البكتيريا اللاهوائية . يتم إجراء تجربته قياس الكبريتيدات فى المياه الخام لمعرفة مدى وجود مخلفات حيوانية مع مياه الصرف الصحى الخام الوارد لمحطة المعالجة ( Domestic Wastewater ) من عدمه . فى حالة وجود مخلفات حيوانية مع مياه الصرف الصحى الخام الوارد لمحطة المعالجة سيؤدى ذلك الى زياده تركيز الكبريتيدات فى المياه الخام ( أكثر من 8 مجم / لتر ) مما قد يؤدى الى نمو الكائنات الخيطيه فى الحمأه المنشطه فى أحواض التهويه مما يؤدى الى انخفاض سرعه ترسيبها وحدوث طفو للحمأه فى أحواض الترسيب النهائى . كما يتم قياس الكبريتيدات فى المياه الخارجه من السيب النهائى بالمحطه لمعرفة مدى توافر التهويه اللازمه للمعالجه البيولوجيه وكذلك مدى تتطابق عينه السيب النهائى مع المعايير والمواصفات المصريه

## 13- قياس الزيوت والشحوم

### Grease & Oil

طرق جمع العينات تجمع العينات فى اوعيه زجاجية ذات فوهة واسعة ويمكن ان تحفظ العينة باضافة حمض الكبريتيك أو الهيدروكليك ليصل الرقم الهيدروجينى لأقل من ( 2 ) وفى هذه الحالة يمكن أن تصل مدة الحفظ إلى أربعة اسابيع .  
تأتى الزيوت والشحوم بانواعها نتيجة النشاطات المختلفة للإنسان فى مجتمعاته السكانية .  
وتقدير الشحوم والزيوت فى محطة المعالجة يساعد فى تحديد كفاءة المحطة وتحديد المتاعب التى تنتج من التخمر او تجفيف الحمأة .  
وتعرف الزيوت والشحوم على انها مواد عضوية يمكن استخلاصها باستخدام مذيب عضوى مثل الكلوروفورم أو ثنائى كلوروميثان او الاثير البترولى أو أي مذيب آخر .  
وتعتبر هذه الطريقة مناسبة لاستخلاص الاحماض الدهنية والمواد الهيدروكربونية البترولية والمواد البترولية الخام كما تعتبر هذه الطريقة مناسبة لتعيين الزيوت والشحوم فى المخلفات السائلة المعالجة وغير المعالجة .  
الطريقة تنقل العينة المحمضة فى قمع فصل مع المذيب مع الرج ثم تترك حتى يتم فصلها الى طبقتين ويجمع المذيب ويرشح وتزال المياه باضافة كبريتات الصوديوم اللامائية ثم يجمع ويقطر فى جهاز التقطير عند درجة 85° م ثم ينقل المذيب فى كاس ويجفف فى حمام مائى ويوزن بعد التجفيف وتنسب النتيجة إلى مجم/ لتر .

يتم قياس تركيز الزيوت والشحوم في محطات معالجة مياه الصرف الصحي في المياه الخام لتحديد تركيزه في المياه الخام ومن أهم مصادر الزيوت والشحوم في المياه الخام هي المغاسل والمشاحم الخاصة بغسيل السيارات وكذلك محطات الوقود كما يتم قياسه في مخرج الراسب الرملي و فصل الزيوت والشحوم لمعرفة كفاءه ازاله الزيوت والشحوم وفي مخرج الترسيب الابتدائي وفي السيب النهائي للمحطة و أن زياده تركيزه في المياه الداخلة لأحواض التهويه نتيجة زياده تركيزه في المياه الخام أو عدم كفاءه أحواض فصل الرمال والزيوت والشحوم ممكن أن يؤدي انخفاض كثافه الحمأ مما يؤدي الى طفو الحمأ في أحواض الترسيب النهائي على هيئة التراب الناعم مما يقلل من كفاءه محطه المعالجه ونوعيه المياه في السيب النهائي لمحطه المعالجه .

#### -14- قياس نسبة المواد الصلبه في الحمأ

يتم تقدير النسبه المئويه للمواد الصلبه الكليه في الحمأ في كلا من الحمأ الابتدائي والحمأ المركزه والحمأ الجافه حيث يتم تقدير نسبة المواد الصلبه في الحمأ الابتدائي لمعرفة ما إذا كان معدلات سحب الحمأ من أحواض الترسيب الابتدائي تتم بمعدلات صحيحه أو معدلات أقل من المطلوب أو بمعدلات أعلى من المطلوب حيث أنه يجب أن تتراوح نسبة المواد الصلبه في الحمأ الابتدائي من ( 1-3% ) إذا كانت نسبة المواد الصلبه في هذه الحدود هذا يدل على أن معدلات سحب الحمأ من أحواض الترسيب الابتدائي صحيحه أما إذا كانت أقل من 1% فهذا معناه أن معدلات سحب الحمأ عالي ويجب تقليل معدلات سحب الحمأ بتقليل فتحات المحابس التليسكوبيه أما إذا كانت أكبر من 3% فهذا معناه أن معدل سحب الحمأ قليل و إذا استمر على ذلك فسوف يؤدي الى طفو الحمأ في أحواض الترسيب الابتدائي ولذلك يجب زياده معدلات سحب الحمأ لتصبح % للمواد الصلبه بها في الحدود المطلوبه يتم أيضا قياس % للمواد الصلبه في الحمأ المركزه حيث أن نسبتها تتراوح من 8-10% ومن هذه النسبه يتم معرفه ما إذا كان معدلات سحب الحمأ من حوض تركيز الحمأ مضبوط أو عالي أو أقل من المطلوب يتم أيضا تقدير النسبة المئويه للمواد الصلبه في الحمأ الجافه بأحواض التجفيف لمعرفة ما إذا كانت الحمأ يمكن رفعها أم لا .

#### - 15 - قياس الكلور الحر المتبقي

- قياس الكلور المتبقي بطريقة محلول DPD

عند إضافة محلول (DPD) N, N-diethyl-p-phenylenediamine إلى عينة ماء، يتفاعل الكلور الحر المتاح في الحال لينتج لون أحمر. بعد ذلك تتم معايرة العينة باستخدام كبريتات الأمونيوم الحديدية القياسية (FAS) حتى الوصول إلى نقطة معايرة نهائية واضحة.

المعدات سحاحة سعة 10 مل وحامل، ورق مخروطي 250 مل، مخبر مدرج سعة 100 مللى لتر.  
الكواشف أ- كبريتات الأمونيوم الحديدية (القياسية)

ب- محلول (DPD) N, N-diethyl-p-phenylenediamine  
ج- محلول الفوسفات المنظم ( لتثبيت الأس الهيدروجيني)  
الحسابات:

لتر F.A.S. يكافىء (يعادل) 1 ملجم/لتر كلور حر متاح تضرب القراءة  $\times 10 =$  ملجم/لتر كلور حر متاح.

البدائل:

يمكن استبدال المحلول الثابت الأس الهيدروجيني (الفوسفات) ومحلول ال D.P.D. بوحدة من المسحوق الجاهز (powder pillow) للحصول على الكلور الحر المتاح.

تفسير النتائج:

إذا ظهر لون أصفر مع D.P.D. بدلاً من اللون الأحمر فذلك يعنى أن العينة تحتاج إلى التخفيف بالماء المقطر واختبار التخفيف لمعرفة الكلور الحر. ويوضح الجدول رقم ( 9-3) العلاقة بين مدى كمية الكلور المتبقى والحجم الأصلي للعينة وحجم الماء المقطر.  
جدول رقم (2) : العلاقة بين مدى كمية الكلور المتبقى والحجم الأصلي للعينة وحجم الماء المقطر

مدى الكلور المتبقى (ملجم/لتر)	الحجم الأصلي للعينة (مللى/ لتر)	حجم الماء المقطر (مللى/ لتر)
صفر - 4.0	100	صفر
4,1 - 8,0	50	50
8,1 - 16	25	75

حسابات جرعات  
1- لإيجاد كمية الكلور (بالكجم) اللازمة لتحضير جرعة محددة لإضافتها  
الكلور إلى مقدار معلوم من الماء ، الكمية المطلوبة من الكلور ( 100%) = متر مكعب من  
المياه × مللجم/لتر (الجرعة) × 0,001

مثال:

ما مقدار كمية غاز الكلور (بالكجم) المستخدمة لتحقيق جرعة 4,00 مللجم/ لتر من غاز الكلور لإضافتها إلى  
21000 م<sup>3</sup> من الماء؟  
الكمية = 21000 × 4 × 0,001 = 84 كجم كلور  
2- لإيجاد مقدار هيبوكلوريت الكالسيوم المطلوب ليعطى 84 كجم كلور،  
فإن:

$$\frac{\text{الكلور المطلوب (كجم)} \times 100}{\text{كمية الهيبوكلوريت بالكجم}} =$$

مثال:

ما كمية هيبوكلوريت الكالسيوم (65%) المطلوبة إذا علمت أن مقدار الكلور المطلوب هو 84 كجم؟

$$\text{الكمية} = \frac{100 \times 84}{129,23} \text{ كجم}$$

3- لإيجاد جرعة الكلور (مجم/ لتر) عندما يكون كلا من مقدار الكلور (بالكجم)  
وكمية المياه المراد معالجتها (بالمتر المكعب) معلومين:  
جرعة الكلور بالمللجم/لتر =  
مقدار الكلور بالكجم

$$\frac{\text{المتر المكعب} \times 0,001}{\text{جرعة الكلور بالمللجم/لتر}} =$$

مثال:

ما هي جرعة الكلور (مللجم/لتر) إذا تم استخدام 37 كجم كلور لكل 20000 م<sup>3</sup> من الماء.

37

$$\text{الجرعة} = \frac{20000 \times 0,001}{1,8} \text{ مللجم/لتر}$$

أهمية إضافة الكلور يتم إضافة الكلور إلى المياه أو المخلفات السائلة للتأكد من مطابقتها من الناحية البكتريولوجية  
أو لتحسين الخواص الطبيعية والكيميائية للمياه.

يستخدم الكلور في محطات معالجة مياه الصرف الصحي في تقليل التلوث البكتريولوجي في المياه التي تم معالجتها في المعالجة الابتدائية والمعالجة البيولوجية حيث يوجد حوض المزج بالكلور بعد الترسيب النهائي ويتم حقن الكلور في المياه الخارجة من الترسيب النهائي والداخلة لحوض المزج بالكلور لكي تمكث المياه المضاف إليها الكلور في هذا الحوض مده لا تقل عن 30 دقيقة لضمان نجاح عملية التطهير والمعالجة بالكلور وإنتاج الكلور الحر الذي يقوم بعملية التطهير وتقليل التلوث البكتريولوجي في المياه المعالجة ويتم جمع العينه من المياه الخارجة من الهدار الخاص بحوض المزج بالكلور وتحليها فوراً ويجب ألا يقل تركيز الكلور الحر المتبقي في العينه الخارجة من السيب النهائي عن 0.5 مجم / لتر وفي حاله عدم دخول مياه خام الى محطه المعالجة وعدم خروج مياه معالجه من حوض المزج بالكلور لا يتم جمع عينه من محطه المعالجه .

## 16- التوصيل الكهربى Conductivity

أساس القياس قيمة التوصيل الكهربى للعينه تتفاوت حسب مصدرها نتيجة وجود بعض الأملاح المعدنية الذائبة. ويمكن استخدام قيم التوصيل الكهربى في معرفة كمية المواد الذائبة، ومعامل التحويل يتراوح بين 0,65 إلى 0,9 . وعند ضرب قيمة التوصيل الكهربى ( ميكروسيمنز أو ميكورموه/سم) في هذا المعامل ينتج كمية المواد الذائبة (مجم/لتر).

- الاحتياطات
- 1- تحفظ الخلية أو أقطاب التوصيل في ماء مقطر في فترة عدم الاستخدام.
  - 2- تسجل درجة الحرارة ويجرى تصحيح للقيم المقروءة.
  - 3- تجرى معايرة للخلية المستخدمة.
  - 4- يستخدم ماء توصيل (Conductivity water) عند تحضير المحاليل القياسية.
  - 5- يجرى قياس التوصيل بأسرع ما يمكن.

طريقة الحساب

Conductivity at 25°C : Conductivity Reading (ms/m or  $\mu$  mho/cm)

حيث:

$$1 + 0.0191 (T-25)$$

milli Siemens / meter or micro siemens/ cm

وحدة القياس:

هو رقم للتعبير عن قابلية المحلول المائي على توصيل التيار الكهربى، وهذه القدرة تعتمد على وجود الأملاح، وتركيزها، وتكافؤات أيوناتها. ويتراوح التوصيل الكهربى للمياه النقية من 50 إلى 1500 مللى موه/ سم.

تفسير النتائج

## 17- القلوية Alkalinity

القلوية الكلية للمياه او المخلفات السائله هى مقياس لمقدرتها على معادله الأحماض، وترجع قلوبه المياه إلى محتوياتها من أملاح الأحماض الضعيفة وأيضا الأملاح القاعديه الضعيفة أو القويه ويعتبر أيون البيكربونات المكون الرئيسى للقلويه نتيجة تفاعل ثانى اكسيد الكربون مع المواد القاعدية الموجودة في التربة. وفي بعض الاحيان تحت ظروف معينة تحتوى المياه الطبيعية على كميات محسوسة من أملاح الكربونات والمواد الهيدروكسية، لذا فان قلوية المياه الطبيعية ترجع أساسا إلى أملاح الكربونات والبيكربونات والهيدروكسيدات أما أملاح اليورات والبورات والسليكات والفوسفات فإن تأثيرها محدود جدا ولا يذكر. المدى المعتاد للقلوية للمياه الخارجة والداخلة يتراوح من 50 إلى 500 مللجرام / لتر

أساس الطريقة:

يهاير المحلول حتى يصل إلى أس أيروجينى 4.5 وفى حالة المياه المحتوية على نسبة عالية من الأحماض يعاير حتى يصل إلى أس أيروجينى 3,9.

طريقة القياس

الاحتياطات:

- 1 - لا يجب ترشيع أو تخفيف أو تركيز عينة القياس.
- 2 - لا تفتح القارورة المحتوية على العينة إلا قبل التحليل مباشرة.
- 3 - التأكد من غياب زيوت أو شحوم بدرجة عالية.

طريقة الحساب:

$$\text{Alkalinity} = \frac{A \times N \times 50,000}{\text{ml sample}}$$

حيث:

$$A = \text{حجم الحامض المستخدم في المعايرة}$$
$$N = \text{عيارية الحامض المستخدم في المعايرة}$$

وحدة القياس:  
(mg/L CaCO<sub>3</sub>)

تُعزى قلوية المياه لوجود هيدروكسيدات - كربونات - بيكربونات بعض عناصر  
الاقلاء، وارتفاع قلوية المياه يؤدي إلى تزايد التكاثر البيولوجي. وتحسب قلوية  
المياه بإضافة حمض الكبريتيك في وجود دليلى الفينولفثالين والميثيل البرتقالي.  
وليست هناك أضرار من المياه المحتوية على قلوية حتى 400مجم/ لتر. وعادة ما  
تكون مياه الصرف الصحى قلوية.

تفسير النتائج

### 18- معدل التنفس

تستخدم هذه التجربة لتعيين معدل استهلاك للاكسجين للعينة (الحماة المنشطة مثلا ) خلال فترة زمنية.

وهى تجربة مهمة فى الدراسات المعملية وفى وحدات التجارب كما هى مهمة فى  
تشغيل محطات المعالجة التى تعمل بأقصى طاقة لها .

وعند استخدام هذه التجربة فى المعمل بشكل روتينى فالابد من الاخذ فى الاعتبار  
الظروف البيئية لان ظروف التجربة ليست كظروفها فى مكان أخذ العينة حتى لا  
تكون النتائج المقاسة غير معبرة عن معدل الاستهلاك الحقيقى للاكسجين

هذه الطريقة تعطى مؤشر واضح لما يلى:

1. مدى تسمم البكتريا من مياه الصرف أثناء المعالجة البيولوجية.
2. تقدير الاكسجين المطلوب استهلاكه فى حوض التهوية.
3. توضح لنا بعض التغيرات التى تطرأ على ظروف التشغيل بالوحدة حتى  
يمكن تداركها فى الوقت المناسب.

## وتعتمد هذه الطريقة على

1-تقدير الاكسجين الذائب فى حوض التهوية كل دقيقة ورسم العلاقة الخطية بين الاكسجين الذائب والزمن وميل هذا الخط هو الاكسجين المستهلك لكل لتر/ دقيقة.

2-تقدير المواد الصلبة المتطايرة فى السائل المخلوط وتسمى MLVSS ويحسب معدل استهلاك الاكسجين من العلاقة الاتية:  
معدل الاستهلاك = ميل المستقيم  $MLVSS/60x$  مجم لكل لتر

وفى حالة استخدام جهاز التنفس يتبع كتالوج التشغيل لبداية التشغيل على أن يكون سعة قراءته أكبر من معدل الإستهلاك للأكسجين فى العينة ويلزم ذلك تعيين نسبة المواد العالقة المتطايرة فى العينة .

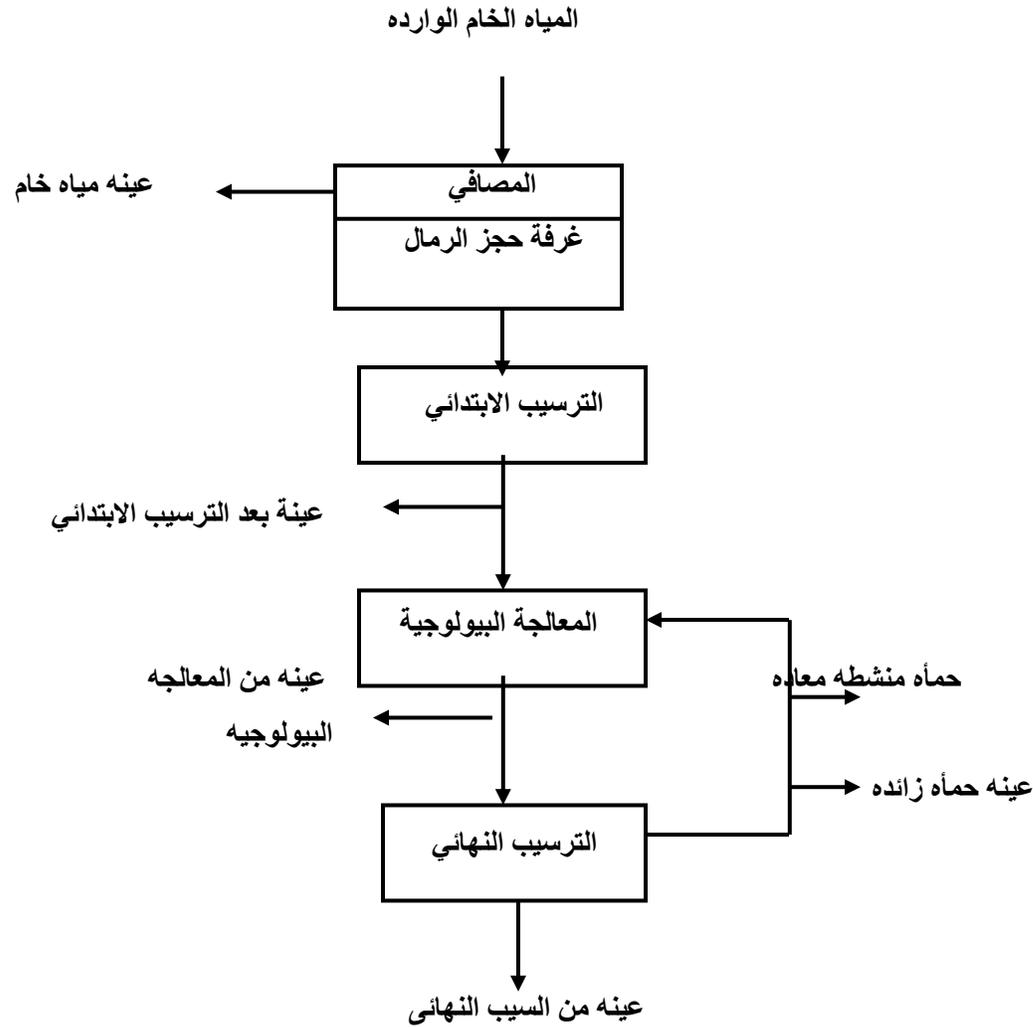
## تحضير العينة

ضبط درجة الحرارة للدرجة التى جمعت منها أو لدرجة الحرارة المراد تقييمها وتترك ثابتة أثناء التحليل ونسجل درجة الحرارة على الجهاز.  
نزيد من تركيز الأكسجين للعينة بواسطة الرج أو بإمرار فقاعات هوائية أو أكسجين خلالها.  
فى حالة استخدام جهاز الرقم الهيدروجينى يغمس الإلكترود الخاص بالجهاز فى الحال فى زجاجة الإحتياج الأكسجينى الحيوى المحتوية على العينة والموضوعة فوق قلاب مغناطيسى بعد إزالة الكمية المنسكبة جراء وضع الإلكترود ويراعى أن تعزل المحتويات عن الجو. وفى وجود العينة ذات التركيز العالى (أكثر من 50 مللجم/لتر) تزيد درجات التقلب المغناطيسى لزيادة الاكسجين.

بعد ثبوت القراءة نقيس الأكسجين الذائب ونبدأ فى حساب الوقت من البداية وبمعدل كل دقيقة وذلك لمدة 15 دقيقة حتى تصل نسبة الأكسجين إلى نسبة محددة. علما بأن إلكترود الجهاز لا يعطى قراءات دقيقة فى القيم الأقل من واحد مللجم/ لتر اكسجين. القيمة الاقل من ( 2 ) سوف تحد من معدل إستهلاك الاكسجين بالعينة وتعمل على نقصان معدلات الإستهلاك أثناء سير التجربة.

### أماكن جمع العينات و معدلات اجراء التجارب المعملية

يتم اجراء معظم التحاليل المعملية التى سبق شرحها فى جميع محطات معالجة مياه الصرف الصحى ولكن يختلف معدل اجراء هذه التجارب حسب سعه المحطه ( التصرف التصميمى م3/يوم )  
يوضح أماكن أخذ العينات فى محطات معالجة مياه الصرف الصحى مع ملاحظه ضروره اتباع الخطوات والأساليب الدقيقه أثناء جمع العينات وأنها يجب أن تكون مماثله لكى تعطى نتائج فى التحاليل تعبر عن الواقع الفعلى فى كل مرحله من مراحل المعالجة بالمحطه



أماكن اخذ العينات فى محطه معالجة الصرف الصحى

## عينات مياه الصرف الصحي الخام قبل وأثناء وبعد المعالجة

من أهم ما يجب أن يعتنى به عند تحليل مياه الصرف الصحي هو الآتى:

- 1- أن تكون العينة ممثلة تمثيلاً صحيحاً لما هو مطلوب تحليله سواء كانت العينة للمياه الخام أو للمياه الداخلة بالوحدات المختلفة أو الخارجة منها وكذلك المواد المزالة من مياه الصرف الصحي كالحمأة والخبث الطافي والغازات.
- 2- أن يتم إجراء التحاليل بكل دقة.

## المعامل وعينات مياه الصرف الصحي الخام ومياه الصرف الصحي المعالجة

الشروط الواجب اتباعها عند أخذ عينات مياه الصرف الصحي.

### أولاً - عينات مياه الصرف الصحي

- 1- يجب مراعاة جمع وحفظ العينة بحيث لا تتغير خواصها من وقت جمعها حتى الانتهاء من تحليلها وذلك من خلال إستخدام ثلاجة حفظ عينات Ice Box.
- 2- يجب قياس كل من درجة الحرارة والرقم الهيدروجيني والأكسجين الذائب فوراً بموقع العملية وكذلك بعض الغازات التي يمكن تثبيتها حتى إتمام نقل العينة للمعمل للتحليل على أنه يجب ألا يتم تثبيت عينة تحتوى على كمية كبيرة من المواد العضوية فترة طويلة لأنها ستتغير حتماً.
- 3- يجب انتقاء أحسن النقاط للحصول على عينة تمثل الحقيقة حتى يكون لها دلالة فى ضبط عملية المعالجة بالإضافة إلى ذلك فتعتمد العينة الجيدة على نقطة أخذها على أن يكون خلط العينة تاماً وأن يكون خلط العينة تاماً وأن تكون طبيعة المياه منتظمة كلما أمكن ذلك. والعينات إما عينة مجمعة، أو عينة فردية.

### خصائص مياه الصرف الصحي قبل وبعد وحدات المعالجة

تشمل التجارب اللازمة لتحديد الخصائص الكيميائية على قياس درجة القاعدية تركيز المواد الصلبة العالقة الذائبة نسبة الصلبة الطيارة والثابتة، الأكسجين الحيوى المستهلك، الأكسجين الكيميائى المستهلك، رقم الأس الهيدروجينى، المركبات النيتروجينية وقدرة ثباتها.

## 1 - أحواض الترسيب الابتدائي

يتم تحديد خواص المياه الداخلة والخارجة من أحواض الترسيب بقياس الخواص التالية :

1- تركيز المواد الصلبة العالقة.

2- كمية المواد الصلبة القابلة للترسيب.

3- الأكسجين الحيوى الممتص.

4- الأكسجين الكيميائى المستهلك.

ويلزم تحديد خصائص الحمأة الخام فى أحواض الترسيب الإبتدائية وذلك فى حالة تخميرها وتشمل التجارب أيضاً تحديد نسبة المواد الصلبة العالقة ونسبة المركبات العضوية والوزن النوعى لها.

## 2 - الأحواض البيولوجية (التهوية)

تشمل التجارب التحليلية فى أحواض التهوية على تحديد خصائص المياه الداخلة والخارجة من الحوض وذلك بقياس الأتى :

1- الأكسجين الحيوى المستهلك.

2- الأكسجين الكيميائى المستهلك.

3- كمية المواد الصلبة العالقة فى الخليط الممزوج بحوض التهوية.

4- الأكسجين الذائب.

5- المؤشر الحجمى للحمأة.

ويلزم إجراء بعض التجارب البكتيرولوجية للتأكد من وجود عدد كاف من الكائنات الحية (البروتوزوا) وتشتمل هذه التجارب على :

1- معدل هذه الكائنات.

2- معدل استهلاك الأكسجين.

## 3- أحواض الترسيب النهائى

يتم تحليل المياه الخارجة لتحديد الخصائص التالية:

1- تركيز المواد الصلبة العالقة ونسبة المواد الصلبة القابلة للترسيب.

- 2- الأكسجين الحيوى المستهلك قبله وبعد ترشيح العينة.
- 3- الأكسجين الذائب.
- 4- درجة القاعدية.
- 5- مركبات النيتروز والانترك.

## 2- الكلور الحر

يجب تحديد نسبة الكلور الحر المتبقى فى مياه الصرف الصحى المعالجة وذلك قبل التخلص منها فى المصارف الزراعية أو التربة (لأعمال رى المزارع الخشبية) ويتم أخذ عينة للقياس والتحليل مرة واحدة كل أربع ساعات.

التحاليل المطلوبة الموصى بها ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها أقل من 20000 م3 / يوم

م	اسم الاختبار	معدلات إجرائه	مكان أخذ العينه
1	الأكسجين الذائب	يوميًا	- التهويه - السيب النهائي
2	الرقم الأيدروجيني	يوميًا	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائي
3	الأكسجين الحيوى الممتص	2 كل اسبوع	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائي
4	الأكسجين الكيمايى المستهلك	2 كل اسبوع	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائي
5	المواد الصلبه العالقه الكليه	يوميًا	- المياه الخام - مخرج الترسيب الابتدائى - حوض التهويه - السيب النهائي - الحمأه المنشطه المعاده
6	المواد الصلبه العالقه المتطيره	مرتين كل اسبوع	- حوض التهويه - الحمأه المنشطه المعاده
7	النترات - نيتروجين	اسبوعيا	- المياه الخام - مدخل التهويه - مخرج الترسيب النهائي - السيب النهائي
8	النيتروجين العضوى	اسبوعيا	- المياه الخام - السيب النهائي
9	الكبريتيدات	مرتين كل اسبوع	- المياه الخام - السيب النهائي
10	الزيوت والشحوم	مره كل اسبوعيين	- المياه الخام - مدخل الترسيب الابتدائى - مدخل التهويه - السيب النهائي
11	الأمونيا - نيتروجين	اسبوع	- المياه الخام - السيب النهائي
12	الكلور الحر المتبقي	يوميًا	- السيب النهائي
13	الفحص الميكروسكوبى	حسب ظروف التشغيل	- حوض التهويه

التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها من 20000 حتى 60000 م3 /

يوم

م	اسم الاختبار	معدلات إجرائه	مكان أخذ العينه
1	الأكسجين الذائب	يوميا	- التهويه - السيب النهائي
2	الرقم الأيدروجيني	يوميا	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائي
3	الأكسجين الحيوى الممتص	3 كل اسبوع	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائي
4	الأكسجين الكيمايى المستهلك	3 كل اسبوع	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائي
5	المواد الصلبه العالقه الكليه	يوميا	- المياه الخام - مخرج الترسيب الابتدائى - حوض التهويه - السيب النهائي - الحمأه المنشطه المعاده
6	المواد الصلبه العالقه المتطايره	3 مرات كل اسبوع	- حوض التهويه - الحمأه المنشطه المعاده
7	النترات - نيتروجين	اسبوعيا	- المياه الخام - مدخل التهويه - مخرج الترسيب النهائي - السيب النهائي
8	النيتروجين العضوى	اسبوعيا	- المياه الخام - السيب النهائي
9	الكبريتيدات	3 كل اسبوع	- المياه الخام - السيب النهائي
10	الزيوت والشحوم	مره كل اسبوع	- المياه الخام - مدخل الترسيب الابتدائى - مدخل التهويه - السيب النهائي
11	الأمونيا - نيتروجين	2 مره كل اسبوع	- المياه الخام - السيب النهائي
12	الكلور الحر المتبقي	يوميا	- السيب النهائي
13	الفحص الميكروسكوبى	حسب ظروف التشغيل	- حوض التهويه

- يوضح الجدول التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها أعلى من

60000 م<sup>3</sup> / يوم

م	اسم الاختبار	معدلات إجراؤه	مكان أخذ العينه
1	الأكسجين الذائب	يومية	- التهويه - السيب النهائي
2	الرقم الأيدروجيني	يومية	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائي
3	الأكسجين الحيوى الممتص	يومية	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائي
4	الأكسجين الكيمايى المستهلك	يومية	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائي
5	المواد الصلبة العالقه الكليه	يومية	- المياه الخام - مخرج الترسيب الابتدائى - حوض التهويه - السيب النهائي - الحمأه المنشطه المعاده
6	المواد الصلبة العالقه المتطايره	يومية	- حوض التهويه - الحمأه المنشطه المعاده
7	النترات - نيتروجين	3 مرات فى الاسبوع	- المياه الخام - مدخل التهويه - مخرج الترسيب النهائي - السيب النهائي
8	النيتروجين العضوى	3 مرات فى الاسبوع	- المياه الخام - السيب النهائي
9	الكبريتيدات	يومية	- المياه الخام - السيب النهائي
10	الزيوت والشحوم	مره كل اسبوع	- المياه الخام - مدخل الترسيب الابتدائى - مدخل التهويه - السيب النهائي
11	الأمونيا - نيتروجين	3 مرات فى الاسبوع	- المياه الخام - السيب النهائي
12	الكلور الحر المتبقي	يومية	- السيب النهائي
13	الفحص الميكروسكوبى	اسبوع	- حوض التهويه

## حسابات التحكم

### فى تشغيل محطات معالجة مياه الصرف الصحى

يعتمد تشغيل والتحكم فى تشغيل محطات معالجة مياه الصرف الصحى بصفه عامه ومحطات المعالجه بالحماه المنشطه بصفه خاصه على عاملين هما:-

- 1 - الخبره العمليه والملاحظه المستمره بالعين المجرده لمرحل عمليات المعالجه حيث أنه بالخبره العمليه والملاحظه المستمره يمكن التعرف على أى مشكله قد تحدث ويمكن اتخاذ الاجراءات المطلوبه لعلاجها
- 2 - اجراء التحاليل المعملية المطلوبه فى مراحل المعالجه المختلفه ثم عمل حسابات التحكم فى التشغيل ومن خلالها يمكن التعرف على سير عمليات المعالجه والتعرف على أى مشكله قد تحدث وأسبابها واتخاذ الاجراءات المطلوبه لعلاجها و قد سبق شرح التجارب المعملية التى تستخدم فى التحكم فى التشغيل وفى هذا الفصل سوف يتم شرح الحسابات الخاصه فى التحكم فى تشغيل محطات معالجة مياه الصرف الصحى بالحماه المنشطه .

#### 1- قياس حجم الحمأة المنشطة المترسبة بعد 30 دقيقه ( SV30 )

تعتبر تجربه قياس حجم الحمأة المنشطة المترسبة فى المخبار بعد 30 دقيقه وسرعه ترسيبها من أهم التجارب التى من خلالها يمكن ملاحظه نوعية الحمأة المنشطة ومعدل ترسيبها مما يساعد المشغلين فى محطات معالجة مياه الصرف الصحى بالحماه المنشطة و التعرف على نوعية الحمأة المنشطة و أى مشكله تحدث خاصة بالحماه المنشطة والمساعدة فى تحديدها وعلاجها

تجرى هذه التجربة بجمع عينه متجانسة من حوض التهوية فى مخبار سعتة واحد لتر زجاجي أو بلاستيك ذات فوهة واسعة مع ملاحظة أن يتم جمع هذا الحجم من حوض التهوية أثناء تشغيل وحدات التهوية لكى تكون العينه متجانسة ثم يتم ملاحظة معدل ترسيب الحمأة كل خمسة دقائق ثم يتم تحديد حجم الحمأة المترسبة فى المخبار بعد مرور 30 دقيقه والحمأة المنشطة الجيدة هى التى يتم ترسيب حوالي 80 % من الحمأة المنشطة خلال الخمس دقائق الأولى

كما أن هذه التجربة تبين تركيز المواد الصلبة العالقة فى حوض التهوية حيث أنه اذا كان سرعه ترسيب الحمأة عالية فانه كلما زاد حجم الحمأة المترسبة بعد 30 دقيقه فى المخبار كلما زاد تركيز المواد الصلبة العالقة فى حوض التهويه وكلما قل حجم الحمأ المترسبة بعد 30 دقيقه فى المخبار كلما قل تركيز المواد الصلبة العالقة فى حوض التهويه كما أنها سوف تبين كمية الحمأة فى أحواض الترسيب كما تساعد فى تحديد فتره مكث الحمأة فى أحواض الترسيب وكمية الحمأة المنشطة المعادة والزائدة ويجب عمل تلك التجربة يوميا .

يجب على السادة مشغلي محطات معالجة الصرف الصحي بالحمأة المنشطة عمل تلك التجربه يوميا مع ملاحظة المده التي سوف تطفو فيها الحمأة في المخبار حيث انه يجب ألا تقل فترف ظهور الحمأة على سطح المخبار عن 3 ساعات وكلما زادت تلك المده كلما كانت نوعيه الحمأة جيده و ظروف التشغيل جيده ايضاً .

## - 2 حساب دليل حجم الحمأة ( SVI )

هو معيار ومقياس لمعدل ترسيب الحمأة ونوعية الحمأة المنشطة التي تكونت في أحواض التهوية وترسب في أحواض الترسيب ودليل على كفاءة المعالجة البيولوجية على أساس أن المواد العالقة التي لا تترسب في أحواض الترسيب الثانوي تخرج مع المياه المعالجة 0 يعرف دليل حجم الحمأة ( SVI ) أنه العلاقة ما بين وزن الحمأة ( تركيز المواد الصلبة العالقه في التهويه مجم/ لتر) و الحجم الذى تشغله الحمأة بعد ترسيبها لمدة 30 دقيقة ويتراوح دليل حجم الحمأة ما بين ( 50-150 ) على ألا يقل عن 50 و لا يزيد عن 150 . وعندما يكون دليل حجم الحمأة من 50 - 100 يكون معدل ترسيب الحمأة ممتازة , و نوعية الحمأة ممتازة وعندما تكون دليل حجم الحمأة من 100 إلى 150 يكون معدل ترسيب الحمأة جيده و نوعية الحمأة جيده وعندما يكون دليل حجم الحمأة أكبر من 150 يكون معدل ترسيب الحمأة رديئة و نوعية الحمأة رديئه ويبين الجدول التالي العلاقة بين دليل حجم الحمأة و احتمال حدوث مشاكل في التشغيل وطفو الحمأة في أحواض الترسيب النهائى والتأثير على كفاءه المحطه

SVI	تأثير المشكله
0 - 50	لا يوجد
50 -100	قليل
100 - 150	متوسط
> 150	عالى

ويتم حساب دليل حجم الحمأة من المعادلة الآتية :-

حجم الحمأة المترسبة في 30 دقيقة ( مللي ) × 1000

= دليل حجم الحمأة

تركيز المواد الصلبة العالقة في حوض التهوية

مثال:-

إذا كان حجم الحمأة في المخبر بعد 30 دقيقة = 150 مللي  
إذا كان تركيز المواد الصلبة العالقة في التهوية = 2000 مجم / لتر  
فأحسب دليل حجم الحمأة.

$$\text{دليل حجم الحمأة} = \frac{1000 \times 150}{2000} = 75$$

### 3 - حساب نسبة الغذاء الى نسبة الكائنات الحية الدقيقة F/M Ratio

تعرف نسبة الغذاء الى نسبة الكائنات الحية الدقيقة بأنه عدد الكيلو جرامات من الأكسجين الحيوى الممتص ( BOD ) الداخلى لحوض التهوية فى اليوم الى عدد الكيلو جرامات من الكائنات الحية الدقيقة ( البكتريا ) فى حوض التهوية فى اليوم بمعنى آخر كم كيلو جرام من الأكسجين الحيوى الممتص يدخل الى حوض التهوية فى اليوم بحاجة الى كم كيلو جرام من المواد العالقه المتطايره فى حوض التهويه . يتم التعبير عن نسيه الغذاء الى نسيه الكائنات الحيه الدقيقه بـ  $\text{Kg BOD / day}$  لكل  $\text{Kg MLVSS / day}$  .

تعتبر حساب نسبة الغذاء الى نسبة الكائنات الحية الدقيقة من أهم العوامل التى تتحكم فى تشغيل محطات المعالجة بالحمأة المنشطة حيث أن نسبة الغذاء الى نسبة الكائنات الحية الدقيقة لابد أن تكون مناسبة فلا تزيد و لا تقل بمقادير ملحوظة عن مدى معين محدد سلفا عند التصميم حيث أن لكل نظام معين من نظم المعالجة بالحمأة حسب نظام ونوع المعالجة البيولوجية بالحمأة المنشطة ففى محطات المعالجة البيولوجية بالحمأة المنشطة التقليدية تكون نسبة الغذاء الى نسبة الكائنات الحية الدقيقة ( 0.2-0.4 )

أما فى محطات المعالجة البيولوجية بالحمأة المنشطة بنظام التهوية الممتدة فتكون من نسبة الغذاء الى نسبة الكائنات الحية الدقيقة من ( 0.05 - 0.15 )

و فى محطات المعالجة البيولوجية بالحمأة المنشطة بنظام قنوات الأكسده فتكون من ( 0.05 - 0.3 )

معروف أن زيادة او نقص الغذاء يودى الى تغير خصائص ترسيب الحمأة المنشطة و تركيزها و حدوث العديد من المشاكل فى أحواض الترسيب و الإخلال بنظام المعالجة كما أن أنواع الكائنات الأولية المتواجدة فى الحمأة المنشطة تعتمد على مدى توافر أو عدم توافر الغذاء فى أحواض التهويه وبالتالي على نسيه الغذاء الى نسيه الكائنات الحيه الدقيقه . يجب على القائمين على التشغيل بالمحافظة على مدى ثابت معين من نسيه الغذاء الى نسبة الكائنات الحيه الدقيقه . يعتبر حساب نسبة الغذاء الى نسبة الكائنات الحية الدقيقة من أهم عوامل التحكم فى التشغيل حيث يمكن الاعتماد عليها فى التحكم فى التشغيل وذلك عن طريق تثبيت هذه النسبه عند رقم معين حسب نظام المعالجة بالحمأة المنشطة مع العلم بأنه كلما زاد نسيه الغذاء الى نسيه الكائنات الحيه الدقيقه فان ذلك يدل على انخفاض تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه و يجب تقليل كميته الحمأة الزائده وكلما قلت نسيه الغذاء الى نسيه الكائنات الحيه

الدقيقه فذلك يدل على زياده تركيز المواد العالقه المتطايره في التهويه و يجب زياده كميته الحمأه الزانده و يجب حسابها بصفة منتظمة للتحكم في تركيز الحمأه المنشطه في أحواض التهويه  
تعتمد أنواع الكائنات الحيه المكونة للحمأه المنشطه والموجوده بأحواض التهويه على مدى توافر الغذاء المطلوب والمناسب للكائنات الحيه سواء كانت كائنات حيه دقيقه ( البكتيريا ) أو كائنات أوليه ( بروتوزوا )  
- يتم حساب نسبة الغذاء الى نسبة الكائنات الحيه الدقيقه كما يلي :-

$$\text{BOD} \times \text{Q}$$

$$= \text{F/M}$$

$$\text{MLVSS} \times \text{V}$$

$$\begin{aligned} \text{BOD} &= \text{تركيز BOD الداخل لحوض التهويه ( مجم / لتر)} \\ \text{Q} &= \text{كمية المياه الداخلة لحوض التهويه في اليوم ( م3 / يوم)} \\ \text{MLVSS} &= \text{تركيز المواد الصلبة العالقه المتطايره في حوض التهويه (مجم/لتر)} \\ \text{V} &= \text{حجم حوض التهويه ( م3)} \end{aligned}$$

مثال:-

$$\begin{aligned} \text{إذا كان BOD الداخل للتهويه} &= 300 \text{ مجم / لتر} \\ \text{إذا كان كمية المياه الداخلة للتهويه} &= 10000 \text{ م3 / اليوم} \\ \text{إذا كان تركيز المواد الصلبة العالقه المتطايره في التهويه} &= 4000 \text{ مجم/ لتر} \\ \text{إذا كان حجم حوض التهويه} &= 5000 \text{ م3} \end{aligned}$$

$$0.15 = \frac{10000 \times 300}{5000 \times 4000} = \frac{\text{نسبة الغذاء}}{\text{الكائنات الحيه الدقيقه}}$$

- يمكن التحكم في تشغيل محطات المعالجه بالحمأه المنشطه بتثبيت نسبة الغذاء إلى نسبة الكائنات الحيه الدقيقه حسب نظام المعالجه بالحمأه المنشطه في حاله ثبات متوسط كميته مياه الصرف الصحى الداخله لحوض التهويه و تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص وحساب تركيز المواد العالقه المتطايره المطلوب في حوض التهويه ويتم ذلك باستخدام المعادله الآتية :-

$$\frac{BOD \times Q}{F / M \times V} = MLVSS$$

مثال :-

إذا كانت محطة معالجه صرف صحى بالحمأه المنشطه التقليديه حيث أن نسبه الغذاء إلى نسبه الكائنات الحيه الدقيقه تتراوح ما بين 0.2 – 0.4 ومطلوب تثبيت هذه النسبه

( F / M ) عند 0.3

إذا كان تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص ( BOD ) الداخلى لحوض التهويه = 300 مجم / لتر

إذا كان كميه مياه الصرف الصحى الداخله للتهويه ( Q ) = 10000 م3 / يوم

إذا كان حجم التهويه ( V ) = 5000 م3

فما هو تركيز MLVSS المطلوب

$$\text{تركيز المواد العالقه المتطايره في التهويه} = \frac{10000 \times 300}{5000 \times 0.3} = 2000 \text{ مجم / لتر}$$

( MLVSS )

#### 4 - حساب كمية الحمأه المنشطه المعاده RAS

يتم تحديد كمية الحمأه المنشطه المعاده لأحواض التهويه لتوفير العدد الكافي من الكائنات الحيه الدقيقه لتحليل وأكسده المواد العضويه الداخلة لحوض التهويه والمحافظة على تركيز المواد الصلبه العالقه فى حوض التهويه

ويتم حساب كمية الحمأه المنشطه المعاده لحوض التهويه فى اليوم كالاتى :-

$$Q_{RAS} = \frac{Q \times MLSS}{MLSS_{RAS} - MLSS}$$

حيث أن :-

$Q_{RAS}$  = كمية الحمأه المنشطه المعاده لحوض التهويه م3 / يوم

Q = كمية المياه الداخلة لحوض التهويه ( م3 / يوم )

MLSS = تركيز المواد الصلبه العالقه فى حوض التهويه ( مجم / لتر )

$MLSS_{RAS}$  = تركيز المواد الصلبه العالقه فى الحمأه المنشطه المعاده ( مجم / لتر )

مثال:-

إذا كان كمية المياه الخام الداخلة لحوض التهويه فى اليوم = 10000 م3 / يوم

إذا كان تركيز المواد العالقة في التهوية = 3000 مجم / لتر  
إذا كان تركيز المواد العالقة في الحمأة المنشطة المعادة = 8000 مجم / لتر

3000

كمية الحمأة المنشطة = 10000 ×  $\frac{3000}{8000 - 3000}$  = 6000 م<sup>3</sup> / يوم  
المعاده (م<sup>3</sup> / يوم)

### 5 - حساب عمر الحمأة ( SLUDGE AGE )

يطلق ايضا على عمر الحمأة ( MCRT ) أو ( SRT ) أى متوسط زمن بقاء الخلايا البكتيرية ( الحمأة المنشطة ) في وحده المعالجه البيولوجيه أو عمر الحمأة ( SA ) وجميع التعبيرات التى سبق ذكرها صحيحة و يمكن استخدام أي منهم للتعبير عن عمر الحمأة .

حساب عمر الحمأة فى محطات المعالجة بالحمأة المنشطة مهم جدا حيث أن عمر الحمأة من أهم العوامل التى تتحكم فى مراقبة تشغيل وحده المعالجة الثانوية بالحمأة المنشطة يعرف عمر الحمأة بأنه المدة التى تمكثها الحمأة المنشطة فى أحواض التهوية والترسيب الثانوي الى أن يتم إعادتها مرة أخرى الى أحواض التهوية أو يعرف عمر الحمأة بالمدة الزمنية التى تمكثها الكائنات الحية فى عملية المعالجة و يعبر عن عمر الحمأة باليوم . و يعرف أيضا عمر الحمأة بأنة كمية المواد الصلبة العالقة المتطايرة فى وحدة المعالجة البيولوجية بالكيلو جرام فى اليوم على كمية المواد الصلبة العالقة المتطايرة الخارجة من محطة المعالجة بالكيلو جرام فى اليوم. و يختلف عمر الحمأة حسب نظام المعالجة بالحمأة المنشطة ففى نظام المعالجة التقليدية بالحمأة المنشطة ويتراوح عمر الحمأة ما بين 3 الى 6 أيام أما فى المحطات التى تعمل بنظام التهوية الممتدة فيكون عمر الحمأة من 15 – 30 يوم وفى المحطات التى تعمل بنظام قنوات الأكسدة يكون عمر الحمأة من 10 – 30 يوم و أنه يتم التحكم فى عمر الحمأة عن طريق التحكم فى تشغيل ظلمبات الحمأة المعادة و الزائدة . فزيادة عمر الحمأة يعنى زيادة تركيز الحمأة فى أحواض التهوية و الترسيب النهائي و يتم خفض هذا العمر بزيادة كمية الحمأة الزائدة . إما اذا كان عمر الحمأة صغير فهذا يعنى انخفاض تركيز الحمأة فى أحواض التهوية و أحواض الترسيب النهائي و يتم زيادة عمر الحمأة بزيادة كمية الحمأة المعادة و خفض كمية الحمأة الزائدة لزيادة تركيز المواد العالقة فى وحدات المعالجة البيولوجية .

يمكن التحكم فى تشغيل محطات المعالجة بالحمأة المنشطة عن طريق تثبيت عمر الحمأة عند رقم معين و من خلاله يتم التحكم فى تركيز المواد الصلبة العالقة المتطايرة فى حوض التهوية و كذلك كمية الحمأة المنشطة المعادة و الزائدة .

تعتمد أنواع الكائنات الأولية الموجوده فى الحمأة المنشطة على عمر الحمأة وسوف يتم توضيح ذلك فى الاختبارات الميكروسكوبية للحمأة المنشطة .

$$\text{عمر الحمأة} = \frac{\text{كمية المواد الصلبة العالقة المتطايرة فى التهويه كجم}}{\text{كمية المواد الصلبة العالقة المتطايرة الخارجة من المحطة كجم / يوم}}$$

يمكن حساب عمر الحمأة من المعادلة الآتية :-

$$\text{MCRT} = \frac{\text{MLVSS} \times \text{V}}{\text{WASv}_{\text{ss}} \times \text{Q}_{\text{was}} + \text{Ev}_{\text{ss}} \times \text{EQ}}$$

حيث أن :-

$$\begin{aligned} \text{MCRT} &= \text{عمر الحمأة باليوم} \\ \text{V} &= \text{حجم التهويه ( م}^3 \text{)} \\ \text{Q}_{\text{was}} &= \text{كمية الحمأة الزائدة م}^3 \text{ / يوم} \\ \text{WASv}_{\text{ss}} &= \text{تركيز المواد الصلبة العالقة المتطايره فى الحمأة الزائدة} \\ \text{MLVSS} &= \text{تركيز المواد الصلبة العالقة المتطايرة فى حوض التهوية} \\ \text{EQ} &= \text{كمية المياه الخارجة من المحطة م}^3 \text{ / يوم} \\ \text{Ev}_{\text{ss}} &= \text{تركيز المواد العالقة المتطايرة فى المياه الخارجة فى السيبب النهائى} \end{aligned}$$

ملحوظة هامه :-

كميه المواد الصلبة العالقة المتطايرة الخارجة فى السيبب النهائى قليله جدا ويمكن إهمالها فى تلك المعادلة مثال:-

إذا كان حجم التهوية = 4000 م<sup>3</sup>

إذا كان كمية الحمأة الزائدة = 200 م<sup>3</sup> / يوم

إذا كان تركيز المواد العالقة المتطايرة فى التهوية = 2000 مجم / لتر

إذا كان تركيز المواد العالقة المتطايرة فى المياه الخارجة فى السيبب النهائى = 10 مجم / لتر

إذا كان تركيز المواد العالقة فى الحمأة الزائدة = 8000 مجم / لتر

إذا كان كمية المياه الخارجة من المحطة = 5000 م<sup>3</sup> / يوم

$$4000 \times 2000$$

$$\text{عمر الحمأة} = \frac{4000 \times 2000}{5000 \times 10 + 200 \times 8000}$$

$$5000 \times 10 + 200 \times 8000$$

8000000

= 4.8 يوم

1650000

### - 6 حساب كمية الحمأة المنشطة الزائدة ( WAS )

زيادة تركيز الحمأة المنشطة ( المواد الصلبة العالقة المتطايرة ) فى أحواض التهوية و أحواض الترسيب النهائي يؤدي الى زيادة عمر الحمأة و تراكم الحمأة فى أحواض الترسيب مما قد يؤدي الى خروجها مع المياه الخارجة من السبب النهائي مما يؤدي الى فقد كمية من الحمأة و تغير نوعية المياه المعالجة فالحمأة هى المنتج النهائي لعملية المعالجة . و يجب سحبها . و ان عملية صرف كمية الحمأة الزائدة تعتبر من أهم عوامل التشغيل فى محطات المعالجة .

يوجد ثلاثة طرق يمكن استخدامها لتحديد معدل صرف الحمأة الزائدة:-

- 1 - المحافظة على تركيز ثابت للمواد الصلبة العالقة فى أحواض التهوية ( MLVSS )
- 2 - المحافظة على مستوى ثابت لنسبة الغذاء الى نسبة الكائنات الحية الدقيقة F/M
- 3 - المحافظة على مستوى ثابت لعمر الحمأة

يتم حساب كمية الحمأة المنشطة الزائدة التى يتم صرفها على أساس ان كمية المواد العالقة المتطايرة الخارجة فى السبب النهائي قليلة و يمكن إهمالها كالاتى :-

$$Q W = \frac{MLVSS \times V}{SRT \times WAS_{vss}}$$

حيث أن :-

$QW =$  كمية الحمأة الزائدة بالمترب المكعب فى اليوم

$MLVSS =$  تركيز المواد الصلبة العالقة المتطايرة فى حوض التهوية مجم / لتر

$V =$  حجم حوض التهوية م<sup>3</sup>

$SRT =$  عمر الحمأة باليوم

$WAS_{vss} =$  تركيز المواد العالقة المتطايرة فى الحمأة المنشطة الزائدة مجم/لتر

مثال :-

إذا كان حجم التهوية = 4000 م<sup>3</sup>

إذا كان  $MLVSS$  فى التهوية = 3000 مجم / لتر ( 3 جم / م<sup>3</sup> )

إذا كان  $VSS$  فى الحمأة الزائدة = 8000 مجم / لتر ( 8 جم / م<sup>3</sup> )

إذا كان عمر الحمأة = 6 يوم

$$\text{كمية الحمأ الزانده (م3 / يوم)} = \frac{4000 \times 3000}{8000 \times 6} = 250 \text{ م}^3 / \text{يوم}$$

### 7 - حساب كفاءه محطه المعالجه

كفاءه المعالجه البيولوجيه لمعالجه المواد العضويه ( BOD )

تركيز BOD الداخـل – تركيز BOD الخارج

$$100 \times \frac{\text{تركيز BOD الداخـل}}{\text{تركيز BOD الداخـل}} =$$

مثال ( 1 ) :- احسب كفاءه المعالجه البيولوجيه فى معالجه المواد العضويه ( BOD ) من المعلومات

- تركيز BOD الداخـل للمعالجه البيولوجيه = 200 مجم / لتر

- تركيز BOD الخارج من المعالجه البيولوجيه = 40 مجم / لتر

طريقه الحساب :-

التركيز الداخـل - التركيز الخارج

$$100 \times \frac{\text{التركيز الداخـل}}{\text{التركيز الداخـل}} = \text{كفاءه أى مرحله أو المحطه}$$

$$\% 90 = 100 \times \frac{200 - 40}{200} =$$

مثال ( 2 ) :-

احسب كفاءه محطه المعالجه فى معالجه المواد العالقه الكليه ( TSS ) من المعلومات الآتية

- تركيز المواد العالقه الكليه فى المياه الخام = 400 مجم / لتر

- تركيز المواد العالقه الكليه فى السيب النهائى = 20 مجم / لتر

طريقه الحساب :-

تركيز TSS فى المياه الخام - تركيز TSS فى السيب النهائى

$$100 \times \frac{\text{تركيز TSS فى المياه الخام}}{\text{تركيز TSS فى المياه الخام}} = \text{كفاءه المحطه } \%$$

$$\% 95 = 100 \times \frac{400 - 20}{400} =$$

## - 8 - الفحص الميكروسكوبي للحمأة المنشطة

يستخدم الفحص الميكروسكوبي للحمأة المنشطة في أحواض التهوية للتعرف على أنواع الكائنات الحية المختلفة التي توجد بالحمأة المنشطة ومعرفة تأثير كل منها على نوع و طبيعة الحمأة المنشطة و كذلك على المعالجة العملية البيولوجية وكفاءة محطة المعالجة و كما هو معروف أن الحمأة المنشطة تتكون من العديد من الكائنات الحية حيث تتكون من حوالي 90% كائنات حية دقيقة ( البكتيريا ) و حوالي 10% كائنات أولية ولكن تعتمد أنواع الكائنات الحية المكونة للحمأة المنشطة على عدة عوامل من أهمها طبيعته المياه الخام ومدى توافر الأكسجين الذائب وتركيزه في حوض التهوية ومدى توافر الغذاء المناسب وكذلك عوامل وظروف التشغيل حيث يؤثر عمر الحمأة ونسبه الغذاء الى نسبة الكائنات الحية الدقيقة ( F / M ) كل تلك العوامل تؤثر على طبيعته الكائنات الحية المكونة للحمأة المنشطة

أهم الكائنات الحية التي تتكون منها الحمأة المنشطة ما يلي .

- 1 - البكتيريا
  - 2 - البروتوزوا
  - 3 - الروتيفرا
  - 4 - الكائنات الخيطية : البكتريا الخيطية أو الفطريات أو البروتوزوا الخيطية
  - 5 - الأميبا
  - 6 - النيماطودا
  - 7- الكائنات المتحركة Free swimming
- ونظرا لان كلا من تلك الكائنات يعيش وينمو ويتكاثر في ظروف معينة , فأنه يمكن معرفة كفاءة التشغيل وطبيعة السبب النهائي لمحطة المعالجة من نوع الكائنات الموجودة .
- ومن المعروف أن أهم تلك المجموعات هي البكتريا , وترجع أهميتها الى كونها تقوم بالدور الأساسي في معالجة و أكسدة المواد العضوية في مياه الصرف الصحي ولكن البكتيريا لا يمكن رؤيتها تحت الميكروسكوب العادي وكذلك الفطريات , أما الكائنات الأولية وهي البروتوزوا فيمكن رؤيتها تحت الميكروسكوب . هناك أنواع عديدة من البكتريا يمكن تواجدها في مياه الصرف الصحي , وتبعاً لنوع وكمية المواد العضوية المتاحة .

## اساسيات تشغيل محطات معالجة الصرف الصحي

نستعرض فيما يلي أساسيات تشغيل محطات المعالجة والتي تعتمد على اجراء التشغيل القياسي لكافة المكونات وسنعرض نموذج ل احد المكونات وعرض الاجراءات المطلوبة على ان يتم الاسترشاد بها في تنفيذ الاجراءات لباقي الوحدات

## التشغيل القياسي لمحطة المعالجة

تختلف إجراءات التشغيل القياسي من محطة لأخرى ومن تقنية لأخرى؛ إلا أنها تتفق جميعاً على تغطية النقاط الرئيسية التالية:

- اسم المعدة
- اعتبارات السلامة قبل البدء
- المرجعية
- تعاريف
- فريق التنفيذ
- المواد والمهمات المطلوبة
- تتابع إجراءات التشغيل وتشمل:
- قبل التشغيل مثل الفحص الظاهري وصلاحية المعدة
- أثناء التشغيل
- الإيقاف
- التسجيل

نموذج لإجراءات التشغيل القياسي لإحدى مكونات محطة المعالجة للاسترشاد به في أعداد باقي مكونات المحطة

## تعليمات التشغيل القياسية

اسم التعليمات	رقم التعليمات
تشغيل المصافي اليدوية والميكانيكية	SCREENS

### 1- المراجع:

- 1 - القانون رقم 48 لسنة 1982
- 2 - القانون رقم 93 لسنة 1962
- 3 - القرار الوزاري رقم 254 لسنة 2002

### 2- التعاريف:

- 1 - مجموعة التشغيل = فنى التشغيل وعمال التشغيل .
- 2 - مجموعة العمل بالمعمل = فنى المعمل وعمال التشغيل بالمعمل .
- 3 - **TPO** = تشغيل محطة معالجة **TREATMENT PLANT OPERATION**
- 4 - الحماية الخام = هي المواد الصلبة العضوية المترسبة بأحواض الترسيب الابتدائي .
- 5 - الحماية المنشطه = هي البكتريا الهوائية المترسبة بأحواض الترسيب النهائي .
- 6 - الحماية المنشطة المعادة = هي حماة نشطة يتم إعادتها من أحواض الترسيب النهائي الى أحواض التهوية.
- 7 - الحماية المنشطة الزائدة = هي حماة نشطة يتم إزالتها من مرحلة المعالجة البيولوجية .
- 8 - الحماية المركزة = هي الحماية الخام مع الحماية النشطة الزائدة بعد إزالة السائل الرائق منها بأحواض التركيز .
- 9 - الحماية الجافة = هي الحماية المركزة بعد تجفيفها بأحواض التجفيف .
- 10 - السائل الرائق = هو سائل التصافي الناتج من عملية التركيز بأحواض التركيز .
- 11 - **BOD<sub>5</sub>** = الأوكسجين الحيوى الممتص المطلوب لأكسدة المواد العضوية في خمسة أيام
- 12 - **TSS** = المواد الصلبة العالقة
- 13 - **SGS** = محطة التوليد الاحتياطية .
- 14 - **SPS** = محطة رفع الطلمبات الحلزونية
- 15 - **GCSDC** = شركة الصرف الصحي للقاهرة الكبرى .

### 3 - المسئول:

مهندس التشغيل ومجموعة التشغيل  
يقوم مهندس التشغيل بتكليف مجموعة التشغيل بعمل الآتى :-

المواصفات القياسية	تتابع الخطوات
<b>1 - مراجعة الأمن الصناعي :- التشغيل القياسي للمصافي</b>	
<p>1 - تأكد من سلامة السلالم والمشابيات والأسوار والحواجز الواقية للأفراد من السقوط</p> <p>2 - تأكد من عدم وجود زيوت أو شحومات أو أي عوائق يمكن أن تؤدي إلى الإنزلاق أو تمنع مرور الأفراد والمعدات بسهولة</p> <p>3 - تأكد من عدم وجود توصيلات كهربائية غير معزولة</p> <p>4 - تأكد من صلاحية وكفاية الأضاءة بما يناسب ظروف الرؤية الضعيفة أو العمل ليلاً</p> <p>5 - تأكد من وجود صلاحية وسائل إطفاء الحريق</p> <p>6 - تأكد من وجود علامات تحذير على المعدات الموجودة خارج الخدمة</p>	<p>1-1- التأكد من حماية العاملين والمعدات من المخاطر</p>
<b>2 - مراجعة إعداد المعدات :-</b>	
<p>1 - تأكد من سلامة مجارى الدخول أو من عدم وجود تسريب في مواسير الدخول</p> <p>2 - تأكد من عدم وجود أجسام غريبة تعوق حركة المياه بمجارى الدخول</p> <p>3 - أدر طارة المحبس وتأكد أنه يعمل بطريقة سهلة ويحكم الغلق ويكمل الفتح</p> <p>4 - أدر طارة البوابة وتأكد من صعودها وهبوطها بسهولة ودون إهتزازات</p> <p>5 - أفحص جلنندات وجوانات المحابس وتأكد من عدم وجود تسرب</p> <p>6 - أفحص البوابات ظاهرياً للتأكد من سلامة تثبيتها وعدم وجود تلفيات بها أو جوانات إحكام الغلق</p> <p>7 - إفحص عمل وأتجاه دوران محرك السرفو ( إن وجد ) للمحابس والبوابات</p>	<p>1-2- فحص المحابس / أو البوابات قبل وبعد المصافي</p>
<p>1 - راجع وصول التيار الكهربائي للوحة التشغيل الفرعية</p> <p>2 - أفحص شبكة المصافي ظاهرياً للتأكد من تثبيتها وعدم وجود كسور أو تعوجات بالقضبان</p> <p>3 - أفحص شوكة التنظيف ( للمصافي الميكانيكية ) وتأكد من سلامة مجموعة نقل الحركة بها ( العجلة المسننة والكاتينة والبنز في كلا الجانبين ) وراجع حالة التشحيم</p> <p>4 - راجع تثبيت مجموعة المحرك ومخفض السرعة وعمودى الإدارة وتأكد من سلامة التوصيلات الكهربائية وحالة التشحيم والتزييت</p>	<p>2-2- فحص المصافي اليدوية أو الميكانيكية ( )</p>
<p>1 - ضع مفتاح إختبار طريقة تشغيل المصفاة على الوضع يدوى</p> <p>2 - أختبر حركة الشوكة في الاتجاهين وسلامة وضع ماسح التنظيف</p> <p>3 - أعد مفتاح الأختبار إلى وضع التشغيل الأوتوماتيكي</p> <p>4 - راجع ضبط مفتاح توقيت زمن التشغيل Limit Switch</p>	<p>3-2- إختبار تشغيل المصافي الميكانيكية</p>

المواصفات القياسية	تتابع الخطوات
<p>5 - راجع ضبط مفتاح توقيت زمن التوقف <b>Limit Switch</b></p> <p>6 - أختبر التشغيل الأوتوماتيكي للشوكة وراقب تطابق زمنى التشغيل والتوقف مع القيم المحددة على المفاتيح</p> <p>7 - أختبر نظام التشغيل الأوتوماتيكي حسب فرق منسوب المياه أمام وخلف المصافي ( إن وجد )</p>	
<p>1 - راجع إستقامة وشد سير نقل الشوائب والمخلفات وخلوه من أى قطع</p> <p>2 - راجع سلامة وتشحيم الطنابير وبكرات توجيه وحمل السير</p> <p>3 - أعد وضع مفتاح الإختبار إلى وضع التشغيل الأوتوماتيكي</p> <p>4 - أختبر توافق حركة السير مع شوكة تنظيف المصافي بحيث يتحرك السير عند توقف الشوكة والعكس</p> <p>5 - راجع مصدر المياه النظيفة ووجود المياه بضغط كافى</p> <p>6 - قم بغسل الشبك وتنظيف مكان تجميع المخلفات</p>	<p>2-4- فحص السيور الناقلة للمخلفات ( إن وجد )</p>
<p>1 - أضغط مفتاح الإيقاف الأضطرارى في لوحة التشغيل الفرعية وراقب توقف المصافي والسيور</p>	<p>2-5- إختبار الإيقاف الأضطرارى</p>
<p><b>3 - التشغيل :-</b></p>	
<p>1 - يتم فتح محابس أو بوابات بعد المصافي للأحواض التى ستكون في الخدمة</p> <p>2 - يتم الفتح ببطء لمحابس أو بوابات قبل المصافي لنفي الأحواض</p> <p>3 - يتم تشغيل المصافي الميكانيكية وسيور نقل المخلفات ( إن وجد ) في وضع التشغيل الأوتوماتيكي</p> <p>4 - راقب مرور المياه عبر المصافي ومعدل تراكم الشوائب والمخلفات</p> <p>5 - نظف المصافي اليدوية بالشوكة وإجمع المخلفات في وعاء خاص</p> <p>6 - أعد ضبط توقيت التشغيل والتوقف للمصافي الميكانيكية حسب معدل تراكم الشوائب والمخلفات أو شغل جهاز فرق المنسوب ( إن وجد )</p> <p>7 - أغسل المصافي اليدوية أو الميكانيكية باستخدام خرطوم المياه النظيفة كلما تراكمت عليها مخلفات لصيقة مع مراعاة عدم وصول المياه نحو المعدات الكهربائية</p> <p>8 - لاحظ عدم وجود فرق في منسوب المياه أمام وخلف المصافي أكثر من المقنن</p> <p>9 - راقب عمل السير الناقل ونظف كلما إتصقت به بعض الرواسب</p> <p>10 - إستبدل عربة تجميع المخلفات كلما إمتلأت بأخرى فارغة ونظف المكان.</p>	<p>3-1- تأكد من إستعداد المرحلة التالية ( أحواض فصل الرمال ) لإستقبال المياه حسب خطة تشغيل المحطة أى الأحواض التى ستكون في الخدمة والتي ستكون في الصيانة</p> <p>0</p>

المواصفات القياسية	تتابع الخطوات
<p>1 - إقفل محبس أو بوابة دخول المياه ( قبل المصافي ) بإحكام ولاحظ إذا كان هناك تسرب</p> <p>2 - ضع مفتاح إختيار وضع التشغيل في وضع الأغلاق ( O ) بعد قفل بوابة الدخول بحوالى ثلاث دقائق 0</p> <p>3 - أقفل محبس خروج المياه ( بعد المصافي )</p> <p>4 - أغسل المصفاه بالمياه النظيفة وراعى عدم وصول المياه إلى المعدات الكهربائية</p> <p>5 - في حالة الحاجة إلى تفرغ حوض المصفاه ( اعمال الإصلاح والصيانة ) إستخدم ظلمبة نرح نقالى لنقل المياه إلى حوض مصفاه في الخدمة ولاحظ أن يكون ذلك قبل المصفاه</p> <p>6 - أفصل مفتاح المصفاه المراد إيقافها بلوحة التشغيل الفرعية</p> <p>7 - ضع علامات التحذير</p>	<p>2-3- إبدأ تشغيل المحابس والبوابات والمصافي وسيور نقل المخلفات .</p>
<b>4 - تسجيل البيانات :-</b>	
<p>راقب جميع مؤشرات التشغيل الصحيح طبقا لخطة التشغيل التفصيلية للمحطة طوال وردتك وقم بتسجيل والإبلاغ عن أى ملاحظات تراها غير مطابقة للمؤشرات الصحيحة في سجل تشغيل المصافي والراسب الرملى نموذج ( رقم 3 معالجة )</p>	<p>1-4- تسجيل بيانات المراجعة والتشغيل طبقا للنموذج المعد لذلك</p>
<b>5 - إيقاف التشغيل :-</b>	
<p>1 - إقفل محبس أو بوابة دخول المياه ( قبل المصافي ) بإحكام ولاحظ إذا كان هناك تسرب</p> <p>2 - ضع مفتاح إختيار وضع التشغيل في وضع الأغلاق ( O ) بعد قفل بوابة الدخول بحوالى ثلاث دقائق</p> <p>3 - أقفل محبس خروج المياه ( بعد المصافي )</p> <p>4 - أغسل المصفاه بالمياه النظيفة وراعى عدم وصول المياه إلى المعدات الكهربائية</p> <p>5 - في حالة الحاجة إلى تفرغ حوض المصفاه ( اعمال الإصلاح والصيانة ) إستخدم ظلمبة نرح نقالى لنقل المياه إلى حوض مصفاه في الخدمة</p> <p>6 - أفصل مفتاح المصفاه المراد إيقافها بلوحة التشغيل الفرعية</p> <p>7 - ضع علامات التحذير</p>	<p>1-5- في حالة تشغيل أحواض المرحلة التالية ( فصل الرمال ) الموجودة في الخدمة أو إيقاف أحد المصافي للإصلاح أو الصيانة</p>
<p>1 - إتبع الخطوات السابقة مع كل مصفاه على حدة</p> <p>2 - ضع مفتاح إختيار وضع التشغيل للسيور الناقله على وضع يدوى وشغل لمدة ثلاث دقائق ثم ضع المفتاح على وضع الأغلاق ( O )</p> <p>3 - إفصل قاطع تيار الدخول لوحة التشغيل الفرعية</p> <p>4 - إذا كان التوقف لفترة طويلة إفصل قاطع التيار في لوحة توزيع الكهرباء الرئيسية المغذى للوحة التشغيل الفرعية للمصافي والسيور الناقله</p> <p>5 - إذا لزم تفرغ الأحواض في هذه الحالة يتم ضخ المياه إلى احواض فصل الرمال</p>	<p>5-2- في حالة إيقاف جميع المصافي.</p>



<p>1-تأكد من تثبيت إطارات البوابات فى الخرسانة 2-تأكد من سلامة أجسام البوابات وعدم وجود شروخ أو ثقوب بها 3-تأكد من سلامة الكاونتش المحيط بأجسام البوابات للاحكام</p>	<p>1-فحص تركيب البوابات</p>	
<p>1-تأكد من تشحيم الفتائل والجشومات 2- ادر عجلة فتح وقفل البوابة لجهة اليمين ولجهة اليسار وراقب صعود وهبوط جسم البوابة بسهولة وبدون إهتزازات .</p>	<p>2-فحص اليات فتح وقفل البوابات</p>	
<p>6-1- مراجعة هدارات خروج المياه</p>		
<p>1-تأكد من تثبيت الهدارات فى الخرسانة 2-تأكد من سلامة أجسام الهدارات وعدم وجود شروخ أو ثقوب بها 3-تأكد من سلامة الكاونتش المحيط بأجسام الهدارات</p>	<p>1-فحص أجسام الهدارات</p>	
<p>1-تأكد من تشحيم الفتائل والجشومات 2- ادر عجلة فتح وقفل الهدار لجهة اليمين ولجهة اليسار وراكد حركة الهدار بسهولة وبدون اهتزازات</p>	<p>2-فحص اليات فتح وقفل الهدارات يدويا</p>	
<p>1-اكتشف على المشغل الكهروميكانيكى وتاكد من عدم وجود اجزاء ناقصة به 2-تأكد من سلامة التوصيلات الكهربائية للمشغل الكهروميكانيكى 3-تأكد من عدم وجود تسرب زيت فى المشغل الكهروميكانيكى 4- تأكد من كفاية الزيت فى المشغل الكهروميكانيكى 5-باستخدام التشغيل اليدوى يتم اختبار تشغيل الآلية الكهربية لفتح وقفل الهدار 6-يتم ملاحظة سهولة فتح وقفل الهدار اثناء تشغيل الآلية كما يتم ملاحظة اوضاع البداية والنهاية للتشغيل وتطابقها مع المواصفات (0) 7-يتم فصل التشغيل اليدوى للآلية الكهربية بعد الانتهاء من الفحص بحيث تكون الهدارات مرفوعة (0)</p>	<p>2-فحص اليات فتح وقفل الهدارات كهربائيا</p>	
<p>7-1- مراجعة مراوح التهوية</p>		
<p>1-تأكد من سلامة التوصيلات الكهربائية لكل مروحة 2-افحص موتور المروحة وتاكد من سلامة وصحة توصيلاته وتشحيمه 3- اكتشف على منسوب الزيت فى مخفض السرعة واكمله ان لزم الامر 4-تأكد من تثبيت المروحة مع عامود صندوق التروس 5- تاكد من سلامة جسم المروحة وعدم وجود كسور او اعوجاجات 6-تأكد من عدم وجود عوالق من الاسطبة فى جسم المروحة</p>	<p>1- فحص مراوح التهوية</p>	
<p>8-1 - اختبار تشغيل مراوح التهوية</p>		
<p>1-وصل قواطع التيار لتشغيل مراوح التهوية والخاصة بالصف الاول من الخلايا الخاصة بها بلوحة الجهد المنخفض 2- تاكد من اتجاه دوران مراوح بالصف الأول عكس عقارب الساعة بالنسبة لتجاة تدفق المياه من مدخل المياه لاحواض التهوية الى المخرج 3- افصل قواطع التيار لابقاف التشغيل مراوح التهوية من الخلايا الخاصة بها بلوحة الجهد المنخفض للصف الأول</p>	<p>توصيل قواطع التيار الخاصة بتشغيل مراوح التهوية للخلايا الموجودة بلوحة الجهد المنخفض فى غرفة توزيع القوى الكهربية ( مرحلة ثانية)</p>	

2- بدء التشغيل :

1-2- مراجعة استعداد الموقع بالعمل		
1- راجع استعدادات حوض التهوية للعمل	1- تأكد من تمام إجراءات المراجعة 2- تأكد من خلو الحوض من الأفراد والمهمات والعدد 3- تأكد من قفل بوابات الهدارات الأربعة لأقصى ارتفاع	
2-2- بدء التدفق		
1- راجع استعداد المرحلة التالية لاستقبال المياه	1- إخطر المسنول عن المروقات الثانوية المغذاه من حوض التهوية بموعد بدء التدفق للحوض 2- تأكد من ان المروقات الثانوية قد تم تجهيزها لاستقبال المياه	
2- راجع استعداد محطة رفع الحماء المنشطة المعادة	1- إخطر المسنول عن محطة رفع الحماء المنشطة المعادة عن موعد استقبال الحماء في محطة 2- تأكد من ان محطة رفع الحماء المنشطة المعادة جاهزة للعمل	
3- أفتح محبس أو بوابة دخول الحوض	1- أفتح محبس دخول أو بوابة المياه للحوض تدريجا 2- راقب توزيع المياه في اجزاء الحوض وعدم حدوث قصر في تيار المياه	
4- شغل مراوح التهوية	1- عندما يصل منسوب المياه الى بداية ريش المراوح نبدأ في تشغيل مراوح التهوية 2- يتم تشغيل المراوح طبقا لنظام خاص لتفادي التحميل المفاجى فيكون التشغيل للصف الاول ثم الثالث ثم الثانى وفى كل صف يتم تشغيل المراوح الفردية ثم الزوجية وذلك كالآتى : أ) وصل قواطع التيار لتشغيل مراوح التهوية للأرقام الفردية في الصف الاول وذلك للخلايا الخاصة بها بلوحة الجهد المنخفض ب) وصل قواطع التيار لتشغيل مراوح التهوية للأرقام الزوجية في الصف الاول وذلك لخلايا الخاصة بها بلوحة الجهد المنخفض ج) وصل قواطع التيار لتشغيل مراوح التهوية للأرقام الفردية في الصف الثالث وذلك للخلايا الخاصة بها بلوحة الجهد المنخفض د) وصل قواطع التيار لتشغيل مراوح التهوية للأرقام الزوجية في الصف الثالث وذلك لخلايا الخاصة بها بلوحة الجهد المنخفض هـ) وصل قواطع التيار لتشغيل مراوح التهوية للأرقام الزوجية في الصف الثانى وذلك بالخلايا الخاصة بها بلوحة الجهد المنخفض. وهكذا	
5- استقبال الحمأة المنشطة المعادة	1- راقب منسوب المياه في الحوض حتى تبدأ المياه في الخروج عبر الهدارات في أقصى ارتفاع لها 2- أفتح بوابات دخول الحمأة المنشطة المعادة الى حوض التهوية ( تدريجيا ) 3- تصب محطة رفع الحمأة المنشطة في مجرى عرض خلف المحطة يودى في كلتا جهتيه الى حوض التهوية محل التشغيل والحوض المجاور له والجارى تشغيله من مدة 0 ويقسم هذا المجرى العرض بوابة تسمح في حالة فتحها بمرور الحمأة من قسم الى اخر .	

<p>4- أفتح البوابة تدريجيا للسماح بمرور جزء من الحمأة المنشطة الى حوض التهوية محل التشغيل بمعدل تدفق يوازي 20-30% من معدل التدفق الى حوض التهوية 0</p>		
<p><b>3- التشغيل المستمر</b></p>		
<p>1- راقب حركة المراوح وأنها تتحرك بانتظام بدون إهتزازات أو ضوضاء 0 2- راقب منسوب الزيت في مخفض سرعة المراوح 3- راقب سخونة الموتور ومخفض السرعة</p>	<p>1- راقب عمل مراوح التهوية</p>	<p>1-3- مراقبة عمل مراوح التهوية</p>
<p>1- لاحظ ان تكون الدوامات متقاربة من حيث الشكل وشدة الخلط فإذا لوحظ صغر شكل إحدى الدوامات تحت أي مروحة عن مثيلاتها يدل ذلك على ان هناك عائقا لحركة المروحة</p>	<p>2- راقب شكل دوامات مراوح التهوية</p>	
<p>1 - تراجع نسبة الاكسجين الذائب في الحوض كل ساعتين 2- تؤخذ قراءات الاكسجين الذائب من الجهاز المركب في نهاية الحوض 3- تعتبر نسبة الاكسجين الذائب مناسبة اذا كانت 1-2 مجم / لتر 4- لاحظ ارتفاع نسبة الاكسجين الذائب في الساعات الاولى لتشغيل الحوض نظرا لقلّة الجسيمات العضوية وقتئذ 0</p>	<p>3- راجع نسبة الاكسجين الذائب في الحوض D.O</p>	
<p>1- اذا قلت نسبة الاكسجين الذائب عن 1 مجم / لتر يتم تشغيل هدارات الخروج برفع حافتها الى اعلى بحيث تودي الى ارتفاع منسوب المخلوط في الحوض فتزداد نسبة غمر ريش المراوح في الماء مما يزيد من نسبة تقلب المخلوط واختلاطه بالهواء الجوي وبالتالي امتصاص المياه لكمية اكبر من الاكسجين حتى نصل بالمخلوط الى النسبة المطلوبة وهي 1-2 مجم / لتر 2- اذا زادت نسبة الاكسجين الذائب عن 3 مجم / لتر يتم تشغيل الهدارات بخفض حافتها الى اسفل بحيث تودي الى انخفاض منسوب المخلوط في الحوض فنقل بالتالي نسبة غمر الرياش في الماء مما يقلل من نسبة التقليل للمخلوط فيقل امتصاص المخلوط للاكسجين حتى يصل الى النسبة المطلوبة وهي 1-2 مجم / لتر 3- يتم تشغيل الهدرات يدويا طبقا للقراءات المخوذة من جهاز قياس نسبة الاكسجين الذائب 0 كما يمكن ان يتم تشغيل الهدرات اوتوماتيكيا عن طريق جهاز تحكم يتصل بجهاز قياس نسبة الاكسجين الذائب لاستشعار قيمته ويتحكم في الاليات الكهربائية لضبط وضع الهدرات</p>	<p>4- أضبط نسبة الاكسجين الذائب في الحوض</p>	
<p>1- راقب سطح المياه في الحوض كل 4 ساعات بحثا عن وجود : أ) رغاوي ب) تجمعات خبيثة ج) تغير لون المخلوط د) انبعاث رائحة من المخلوط 2- ابلغ رئيسك بالحالة التي تلاحظها</p>	<p>5- راقب سطح المياه في الحوض</p>	
<p>1- راقب حركة فتح وقفل الهدارات وانها تتم بدون ضوضاء او اهتزازات 2- راقب عدم وجود تسرب مياه من اسفل او في اجناب الهدار 3- راقب تحاذي حواف الهدارات في اي وضع تكونه وانه لا يوجد تاخير او تقديم في احداها حتى لا تتسرب المياه او تركز عند ايها</p>	<p>6- راقب ه دارات خروج المياه</p>	

<p>1- اجمع عينة من المخلوط عند مخرج الحوض وفي توقيت الذروة تؤخذ العينة على مسافة 1.50 م من المخرج وعلى عمق 0.50م من سطح المياه وفي توقيت ثابت دائما ويفضل وقت الذروة 2- اجر تجربة الترسيب في 30 دقيقة على العينة احسب درجة تركيز المخلوط كالآتي :- <math>100 \times \text{حجم الرواسب (سم3)}</math> 4- تعتبر درجة تركيز المخلوط مناسبة اذا كانت حول 22% 5- يعتبر معدل تدفق الحماية المنشطة المعادة مناسبة في هذه الحالة</p>		
<p>6- من نفس العينة احسب وزن الرواسب في المخلوط SS مجم / لتر والوزن الامثل هو 2600 مجم /لتر تقريبا 0 7- من واقع بند 3 ، بند 6 بعاليه يمكن الاطمئنان لسير العملية البيولوجية بأمان 0</p>		
<p>1- في ضوء استقرار حالة المخلوط في الحوض تقفل البوابة التي تفصل بين مجرى الحماية للحوض 2- تعدل فتحات بوابات توزيع الحماية المنشطة في ارجاء الحوض 3- تشغيل محطة رفع الحماية المنشطة المعادة للحوض موضوع التشغيل بعد حوالي ساعة من بدء تشغيل المروقات الثانوية التي تستقبل المخلوط من هذا الحوض 0</p>	<p>8- أضبط معدل تدفق الحماية المنشطة المعادة</p>	
<p>1- تحديد نسبة الحماية المنشطة الزائدة تبعا لعمر الحماية الذي يفضل ان يكون 3-6 يوم 2- ويحسب عمر الحماية على النحو التالي : عمر الحماية / يوم = <u>وزن المواد العالقة في الحوض (كجم) / (كجم / يوم)</u> وزن المواد العالقة الخارجة من المروقات الابتدائية (كجم / يوم) ويمكن إيجاد وزن المواد العالقة في الحوض ( مجم /لتر ) <math>\times \text{حجم الحوض (م3)} = 1000</math> كما يمكن إيجاد وزن المواد العالقة الخارجة من المروقات الابتدائية من الصيغة: تركيز المواد العالقة الخارجة من المروقات الابتدائية (مجم/ لتر )<math>\times \text{كمية التصريف الداخلية للوحوض (م3/اليوم)} = 1000</math> 3- تشغيل محطة ضغط اتلحماة المنشطة الزائدة حسب الكمية المطلوبة (محطة 25) وتدفعها الى خلية توزيع المياه الى المروقات الابتدائية</p>	<p>حدد نسبة الحماية المنشطة الزائدة</p>	
<b>4- إيقاف التشغيل :</b>		
<p>1- يتم إيقاف تشغيل المراوح بعكس نظام بدء تشغيلها</p>	<p>1- إخطر المراحل السابقة والتالية بموعد إيقاف التشغيل 2- أقفل محبسى المياه الداخلة للحوض 3- اوقف تشغيل مراوح التهوية</p>	<p>1-4- إيقاف التدفق</p>
<p>1- أفتح الهدارات يدويا بادنى منسوب تاركا المياه تخرج من الحوض في اتجاه حوض التوزيع للمروقات الثانوية</p>	<p>1- أفتح هدارات المخرج</p>	<p>2-4- تفرغ حوض التهوية</p>
<p>1- ركب ظلمبة غاطسة في اول الحوض واخرى في نهاية لتفريغ مياه الحوض في المجرى المودى الى ماسورتى خروج المياه الى حوض ق 1500م حيث تنساب الى حوض التوزيع للمروقات الثانوية</p>	<p>2- أنزح مياه الحوض</p>	

<p>2- اغسل مراوح التهوية واجناب الحوض وجهاز قياس اكسجين الذائب والقواطع وممرات دخول الحمام المنشطة المعادة مع انخفاض منسوب المياه فى الحوض ليبقا نظيفا اولا بأول حتى يصل المنسوب الى القاع</p> <p>3- حاذر من توجية تيار مياه الغسيل ناحية المعدات الكهربائية</p>		
<p>تأكد من فصل قواطع التيار الخاص بلخلاي الموصلة بخرج المحولات على التوالي لتغذية لوحة الجهد المنخفض والخاصة بتغذية خلايا تشغل مراوح التهوية بالإضافة الى الاحمال الكهربائية الأخرى</p>	<p>2- أفضل القدرة الكهربائية عن لوح تغذية وتشغيل مراوح التهوية فى حالة فصل التغذية عن الاحمال الأخرى المشتركة معها من قبل وذلك بلوحة الجهد المنخفض</p>	<p>3-4- فصل القدرة الكهربائية</p>

المواصفات القياسية	تتابع الخطوات
<b>التشغيل القياسي لأحواض الترسيب النهائى</b>	
1- مراجعة الامن الصناعى	
1- لوقاية العاملين والمعدات من أخطار التيار 2- تأكد من عدم وجود تسرب من أسفل البوابة أو أجنابها	1- أقفل جميع قواطع التيار وضع عليها علامات التحذير 2- إقفل بوابة دخول المياه للمروق. 3- إقفل المجس التلسكوبى لاستخراج الحمأة.
2- مراجعة الإنشاءات	
1-تأكد من إزالة أى مخلفات فى غرفة التوزيع 2-تأكد من إزالة أى مخلفات فى مدخل المياه بالمروق 3-تأكد من سلامة تركيب مصدات المياه الداخلة	1- إفحص مجارى دخول المياه
1- تأكد من عدم وجود عوائق أو مخلفات فى المروق 2- لاحظ عدم وجود شروخ أو تلف بجسم المروق 3-تأكد من خلو بئر تجميع الحمأة من أى مخلفات أو شروخ 4-تأكد من خلو غرفة الضاغط من أى مخلفات أو شروخ بالجدران	2- إفحص جسم المروق
1-تأكد من إستكمال الهدارات وسلامة تثبيتها وإستوائها 2-تأكد من إستكمال حواجز الخبث وسلامة تثبيتها 3-تأكد من سلامة تثبيت ونظافة قمع تجميع الخبث 4-تأكد من نظافة مجرى المياه وعدم وجود مخلفات به	3-إفحص الهدرات ومجرى خروج المياه
1-تأكد من إستواء ونعومة سطح مدرج عجلات الكوبرى 2-تأكد من عدم وجود عوائق أو مواد زلقة على سطح الدرج	4-إفحص مدرج عجلات الكوبرى

المواصفات القياسية		تتابع الخطوات	
3-تأكد منحاجز التنظيف أمام العجلات وأنه مركب بزواوية صحيحة			
3- مراجعة المعدات			
1- تأكد من توصيل التيار الرئيسي بلوحة الجهد المنخفض والخاص بتوصيل خرج المحول في غرفة توزيع القوى الكريية الخاصة بمجموعة المروقات المطلوب تشغيلها .	1- تشغيل لوحة الجهد المنخفض في غرفة توزيع القوى الكهربية0	3-1- توصيل القدرة الكهربية	
2- تأكد من توصيل قاطع التيار الخاص بتغذية لوحة المروقات الثانوية بلوحة الجهد المنخفض 0			
3- وصل قاطع التيار الخاص بلوحة تغذية المروقات الثانوية وتأكد من وصول التغذية الكهربية بمراجعة لمبات البيان ومبينات التيار وذلك لكل لوحة مرووق			
1-تأكد من توصيل قاطع التيار الرئيسي بلوحة الجهد المنخفض والخاص بتوصيل خرج المحول وذلك في غرفة توزيع القوى الكهربية0	1- تشغيل لوحة الجهد المنخفض في غرفة توزيع القوى الكهربية	3-2- مراجعة شبكة الاضاءة الخارجية	
2- وصل قاطع التيار الخاص بتغذية لوحات الاضاءة الخارجية 0			
3- وصل المفاتيح للتأكد من عملها وكذلك اللمبات بصورة مناسبة			
4- تأكد من كفاية الاضاءة أمام الاجهزة والمعدات بعد إستبدال التالف من اللمبات 0			
1-تأكد من تثبيت إطار البوابة في الخرسانة	1- فحص تركيب البوابات	3-3- مراجعة بوابات الدخول والخروج	
2-تأكد من سلامة جسم البوابة وعدم وجود شروخ به0			
3-تأكد من سلامة الكاوتش المحيط بجسم البوابة للاحكام			
1- أدر العجلة لجهة اليمين ولجهة اليسار وراقب صعود وهبوط جسم البوابة بسهولة وبدون إهتزازات 0	2- فحص آلية فتح وقفل البوابة		

المواصفات القياسية	تتابع الخطوات	
2- راقب أحكام البوابة في حالة القفل الكامل وعدم تسرب مياه من الاجناب أو من أسفل 0		
1-تأكد من سلامة عمل حنفية الغسيل إن وجدت وكذا كفاية كمية وضغط المياه0 2-تأكد من سلامة خرطوم الغسيل وعدم وجود قطوع أو ثنيات حادة به 0	1- فحص حنفية وخرطوم الغسيل	3-4- مراجعة تسهيلات الغسيل
1-تأكد من سلامة الجسم المعدني للكوبرى وحواجز الوقاية والارضيات والسلالم 2- تأكد من تمام التوصيلات الكهربائية للوحة تشغيل الكوبرى	1- فحص جسم الكوبرى	3-5- مراجعة الكوبرى
1- إفحص متور تدوير العجلات في كلا الجهتين وتأكد من سلامتهما وصحة توصيلتهما .	2- فحص مجموعة عجلات الكوبرى	
2- اكشف على منسوب الزيت في مخفضي السرعة واملة ان لزم 3-تأكد من تشحيم بنوز العجلات القاندة والمنقاداة في كلا الجهتين		
1- افحص رباط اذرع كاسحات الحماية وتأكد من حسن تثبيتها في جسم الكوبرى 2- اكشف على اذرع الكاسحات للتأكد من عدم وجود كسور او اعوجاجات باى منها 3- تأكد من وجود الحواف الكاوتش للكاسحات وانها سليمة ومثبتة جيدا 4- تأكد من سلامة العجلات الساندة للكاسحات	3- فحص كاسحات الحماية	
1- تأكد من تثبيت كاشطة الخبث في جسم الكوبرى 2- تأكد من سلامة الحواف الكوتش في الكاشطة	4- فحص كاشطات الخبث	
1- تأكد من سهولة فتح المحبس وقفلة	5- فحص المحبس	

المواصفات القياسية		تتابع الخطوات	
2- تأكد من تشحيم فتيل وجشمة المحبس 3- تأكد من عدم وجود تسرب بين الاسطوانة العليا والاسطوانة السفلى	التلسكوبي		
1- تأكد من تمام تثبيت مجموعة الضاغط في المجموعة الخرسانية 2- تأكد من تمام تركيب الاجزاء المكملة للضاغط وسلامة تثبيتها 3- تأكد من سلامة خطوط المواسير وجودة تثبيتها في الحوائط 4- تأكد من سلامة تركيب قميص الهواء المحيط بالمحبس التلسكوبي 5- اكشف على فلتر السحب ونظفه	6- فحص ضاغط الهواء ( إن وجد )		
6- اكشف على منسوب الزيت في الضاغط واكمله ان لزم 7- تأكد من تشحيم روماتات بلعامود الادارة 8- اختبر حرية دوران الضاغط بتدوير العامود باليد 9- اختبر شد السير : اذا كان قطر الطنبورة الصغرى 70-90 مم يكون هبوط السير 6 مم اذا كان قطر الطنبورة الصغرى 90-125 مم يكون هبوط السير 5 مم			
1- تأكد من ان حلقة صمام الامان قد تم تدورها في اتجاه عقارب الساعة لاحكام القفل	7- إختبار ضاغط الهواء ( إن وجد )		

المواصفات القياسية	تتابع الخطوات	
<p>2- افتح صمام السحب وصمام الطرد</p> <p>3- تأكد من سلامة التوصيلات الكهربائية للضاغط</p> <p>4- تأكد من سلامة مبيانات الضغط وعدم وجود أى إنحراف لمؤشراتهما عن الصفر</p> <p>5- افحص الموتور الكهربى وتأكد من نظافته وعدم وجود اى شحوم او اترابه عالية</p> <p>6- اختبر اتجاه دوران الضاغط وسلاسة الدوران دون حمل</p> <p>7- اوقف الضاغط ولاحظ سلاسة توقف</p>		
<p>1- تأكد من توصيل قاطع التيار الخاص تغذية لوحة المروقات</p> <p>2- تأكد من وصول التغذية الكهربائية بمراجعة لمبات البيان ومبيانات التيار بكل لوحة مروق من اللوحات الاربعية (يوجد لوحتان احتياطى).</p>	<p>1- توصيل القدرة الكهربائية</p>	<p>3-6- اختبر تشغيل الكوبرى</p>
<p>1- انتظر حتى يصل منسوب المياه فوق الحافة العلوية للكاسحات</p> <p>2- (O,I) ضع المفتاح العمومى بلوحة تشغيل الكوبرى ولاحظ إضاءة لمبة بيان الفولتية (I) على الوضع لى تعمل (ON) 3- إضغط على زر التشغيل للوحة الموتورات الكهربائية فيتحرك الكوبرى للأمام</p> <p>4- راقب الحركة المنتظمة للكوبرى دون إهتزازات</p> <p>5- راقب سهولة تحرك عجلات الكوبرى على المدرج</p> <p>6- راقب سهولة تحرك الكاسحات وتماسها مع قاع المروق</p> <p>7- أوقف عمل الكوبرى بعد حوالى عشر دقائق من تشغيله ثم ضع (OFF) وذلك بالضغط على زر الإيقاف (المفتاح العمومى للوحة تشغيل الكوبرى فى الوضع وضع لافتة التحذير O)</p>	<p>2- تشغيل الكوبرى</p>	

المواصفات القياسية	تتابع الخطوات	
4- بدء التشغيل : ل		
1- تأكد من إجراءات مراجعة المعدات ( بند أ ) 2- تأكد من خلو المروق من الأفراد والمهمات والعدد	1- راجع إستعداد الموقع للعمل	1-4- مراجعة إستعداد الموقع للعمل
1- أخطر المسنول عن أحواض الكلورة 2- أخطر المسنول عن عنبر الظلمبات الحلزونية للحماة المنشطة	1- تأكد من إستعداد المرحلة التالية لإستقبال المياه والحماة المنشطة	2-4- بدء التدفق
1- راقب دخول المياه إلى المروق وتوزيعها في أرجائه وعدم وجود قصر في تيار المياه	2- إفتح بوابة الدخول للمروق تدريجياً	
1- ( O, I ) ضع المفتاح العمومي بلوحة تشغيل الكوبرى ثم ارفع لافتة التحذير بعد إضاءة ( I ) على الموضع لمبة بيان الفولتية فيتحرك الكوبرى ( ON ) 2- إضغط على زر التشغيل للأمام	1- عندما يصل منسوب المياه إلى الحافة العليا للكاسحات إبدأ في تشغيل الكوبرى	3-4- تشغيل الكوبرى :
1- راقب منسوب المياه حتى يقترب من منسوب الهدارات فإفتح بوابة الخروج كاملاً .	1- إفتح بوابة خروج المياه من المروق	4-4- فتح بوابة الخروج
1- بعد مرور ساعة ونصف تقريباً على بدء التدفق للمروق يتم ضبط وضع المحبس التلسكوبى على معدل السحب المطلوب للحماة المنشطة . 2- يراعى أخذ عينات من الحماة المنشطة وإرسالها للمعمل للتحليل وتصحيح ضبط وضع المحبس التلسكوبى فى ضوء نتائج التحليل	1- ضبط وضع المحبس التلسكوبى	5-4- سحب الحماة المنشطة
5- التشغيل المستمر		
1- تأكد من سهولة حركة الكوبرى بدون إهتزازات وبيانتظام	1- راقب تحرك الكوبرى	1-5- مراقبة عمل الكوبرى
1- تأكد من ان حافتها السفلى غاطسة تحت سطح الماء بمقدار يتناسب مع سمك طبقة الخبث 2- تأكد من نزول الخبث الى قمع تجميع الخبث وسرياته	1- راقب عمل كاشطة الخبث	

المواصفات القياسية		تتابع الخطوات
الى البيارة المجاورة للمروق والمخصصة لذلك		
1- راقب عمل كاسحات الحماية وأنها حرة الحركة فى قاع المروق 2- راقب سمك طبقة الحماية وأنها لا تزيد عن ثلث ارتفاع المياه فى المروق	3- راقب عمل كاسحة الحماية	
1- راقب سريان الحماية المنشطة من خلال المحبس التلسكوبى 2- راقب قراءة عداد قياس الحماية المسحوبة كل ساعتين ودونه فى السجل	1- راقب سحب الحماية المنشطة	2-5- مراقبة سحب الحماية المنشطة
1- لاحظ تساوى منسوب المياه أمام جميع الهدارات حتى لا يحدث قصر أو ركود فى المياه	1- راقب خروج المياه من الهدارات	3-5- مراقبة المياه الخارجية
2- نظف الهدارات بمياه الغسيل مما يعلق بها من مخلفات 3- راقب خروج المياه فى قناه الخروج ونظفها أولاً بأول من أى مخلفات أو طحالب عالقة بها .		
6- إيقاف التشغيل		
1- أخطر المراحل السابقة والتالية بموعد إيقاف التشغيل 2- إقفل بوابة المياه الداخلة للمروق		1-6- إيقاف التدفق
1- إفتح المحبس التيسكوبى لسحب الحماية لأقصى فتحة له حتى يتم تصفية المياه لأدنى منسوب ممكن ( وهو منسوب الهدار داخل غرفة سحب الحماية )	1- إفتح المحبس التيسكوبى لسحب الحماية	2-6- نزح المياه من المروق
1- يتم توصيل خط طرد الطلمبه إلى ما بعد الهدار داخل غرفة سحب الحماية وتثبيتته بالشكل المناسب 2- يتم توصيل التيار الكهربى للظلمبة من أقرب مصدر. 3- إضغط على زر تشغيل الظلمبة فتدور ساحبة المياه من المروق وطرده إياها إلى مجرى الحماية المنشطة ثم	2- إسقط ظلمبة غاطسة داخل المروق	

المواصفات القياسية		تتابع الخطوات	
إلى بيارة محطة الرفع الحزونية			
<p>1- إستخدم خرطوم المياه فى غسيل الكاشطة والهدارات وإذرع كساحات الحمأة وجدران المروق أولاً بأول مع هبوط منسوب المياه بالمروق حتى قاع بئر تجميع الحمأة</p> <p>2- إحذر توجيه مياه الغسيل جهة المعدات الكهربائية</p>		<p>3- غسل وتنظيف المروق</p>	
<p>1- بمجرد وصول منسوب المياه فى المروق إلى حافة (كاسحات الحمأة يتم الضغط على زر إيقاف الكوبرى فيتوقف الكوبرى عن الحركة (OFF</p> <p>2 (O) - ضع المفتاح العمومى بلوحة التشغيل على وضع لفصل التغذية الكهربائية وضع علامات التحذير</p>		<p>3-6- إيقاف الكوبرى : 1- عندما يصل منسوب المياه إلى الحافة العليا للكساحات يتم إيقاف دوران الكوبرى 0</p>	
<p>1- إفصل قاطع التيار ارنيسى للوحة إذا لم يكن هناك مروق آخر من المروقات الأربعة عاملاً فى نطاق اللوحة وضع علامات التحذير</p>		<p>4-6- فصل القدرة الكهربائية 1- فصل القدرة الكهربائية للوحة التغذية للمروقات الثانوية</p>	

## جدول يوضح مشاكل التشغيل والأسباب والعلاج

م	المشكلة	مظاهر المشكلة في المروقات	نتائج اختبار الترسيب	الأسباب المحتملة	بنود المراجعة	علاج المشكلة
1	. انخفاض جودة المياه المعالجة .	. ظهور العكارة . . خروج المياه العكرة من المروقات .	. الترسيب ضعيف وتظل المياه عكرة بعد الاختبار .	1. التحميل العضوي على أحواض التهوية أكثر من اللازم وعمر الحمأة منخفض جداً . 2. خلط زائد من الحد في أحواض التهوية يؤدي إلى تفكك الندف المتجمعة وأيضاً عدم السماح لها بالتجمع . 3. انخفاض تركيز الأكسجين الذائب . 4 . وصول مواد سامة إلى المحطة .	. التغيير في نسبة الغذاء إلى الكائنات الحية وعمر الحمأة وتركيز المواد العالقة القابلة للتطاير في سائل الممزوج ومعدل صرف الحمأة الزائدة ومعدل التنفس . . يجرى اختبار ميكروسكريبي للحمأة الخارجة من الأحواض للتأكد من تكسر الندف . . يرجع تركيز الأكسجين الذائب لا ينبغي أن يقل من 2 مجم / لتر في كل أنحاء الحوض . . وجود البروتوزوا . - اختبار ميكروسكريبي	. يتم خفض معدل صرف الحمأة الزائدة . . يتم خفض معدل التهوية . . تتم زيادة معدل التهوية أو خفض تركيز المواد الصلبة العالقة القابلة للتطاير في السائل الممزوج إذا كانت نسبة الغذاء إلى الكائنات تسمح بذلك . . يعتمد على حجم المشكلة . . تعاد جميع المواد الصلبة

<p>العالقة إلى أحواض التهوية كما يمكن إضافة مواد صلبة عالقة أخرى إذا أمكن ذلك .</p>	<p>للتأكد من وجود البروتوزوا . - معدل التنفس .</p>				
<p>. تتم زيادة معدل صرف الحمأة الزائدة .</p>	<p>تتم مراجعة المعلومات التالية : . نسبة الغذاء الى الكائنات الدقيقة ( F/M ) . متوسط عمر الحمأة . . تركيز المواد الصلبة العالقة القابلة للتطاير في السائل الممزوج . . معدل صرف الحمأة الزائدة . . معدل التنفس .</p>	<p>. التحميل العضوي بأحواض التهوية غير كاف . . عمر الحمأة كبير جدا .</p>	<p>. تتكون طبقة كثيفة من الحمأة في قاع المخبار . وفي نفس الوقت تنتشر الندف الدقيقة في المياه ( الرائقة ) بانتظام .</p>	<p>. ظهور الندف الدقيقة في دقة راس الدبوس ويظهر هذا النوع من الندف الدقيقة منتشرا خلال مياه المروق وينصرف مع المياه الخارجة فوق الهدار .</p>	<p>2 . زيادة كمية المواد الصلبة العالقة بالمياه الخارجة من المروق عن المعدل المسموح به .</p>
<p>. تتم زيادة متوسط عمر الحمأة من خلال خفض معدل صرف الحمأة الزائدة . يتم تتبع مصدر الملوثات وعزلها</p>	<p>. متوسط عمر الحمأة أو نسبة الغذاء للكائنات الدقيقة .</p>	<p>1 . متوسط عمر الحمأة منخفض جدا والحمل العضوي مرتفع . 2. وجود مخلفات صناعية غير قابلة للتحلل البيولوجي وتتميز بوجود مواد لها نشاط سطحي مرتفع</p>		<p>. ظهور الرغاوى البيضاء .</p>	<p>3 . إرتفاع نسبة الغذاء إلى الكائنات الحية الدقيقة .</p>

<p>4 . طفو طبقة من الحمأة على سطح المرووق قد تخرج مع المياه المعالجة .</p>	<p>إزالة المواد العالقة : أ . تجمعات من الحمأة تطفو في بعض مناطق المرووق . ب . تجمعات من الحمأة تطفو في جميع مناطق المرووق .</p>	<p>الترسيب عادى والمياه رائقة . الترسيب عادى والمياه رائقة . التيارات الحرارية ( نتيجة تغير درجات الحرارة بين الطبقات السطحية من المرووق والطبقات السفلى ) . حمل هيدروليكي زائد عن الحد . تركيز مرتفع للمواد الصلبة العالقة بالمرووق</p>	<p>خط إعادة الحمأة أو خط الحمأة الزائدة قد يكون مسدودا . مضخات الحمأة قد تكون متعطلة . كساحات الخبث . السلاسل والعجلات المسننة . كواشط ( زحافات ) الحمأة . قنوات تصريف الحمأة . تراجع درجة حرارة المياه السطحية والعميقة في المرووق . ( من المفروض ألا يزيد فرق درجات الحرارة بين القاع والسطح عن درجة واحدة مئوية ) . مصدات الدخول والخروج . معدل التحميل السطحي ومعدل التحميل فوق الهدار . المسار القصير .</p>	<p>قصور أو أعطال في المعدات المستخدمة . التيارات الحرارية ( نتيجة تغير درجات الحرارة بين الطبقات السطحية من المرووق والطبقات السفلى ) . حمل هيدروليكي زائد عن الحد . تركيز مرتفع للمواد الصلبة العالقة بالمرووق</p>	<p>إصلاح الأعطال واستبدال التالف وعمل الصيانة اللازمة . زيادة وقت مكث المياه في المرووقات إذا أمكن ذلك يتم تتبع مصدر الملوثات وعزلها أن أمكن . يتم تعديل المصدات . يتم خفض معدل الحمأة الزائدة . يتم تخفيض معدل الحمأة المعادة لتخفيض معدل التصريف</p>
--	--	--	--	---	--

الداخل . يحول جزء من التصرف إلى الوحدات الاحتياطية .  تتم زيادة معدل صرف الحمأة الزائدة والحمأة المعادة .	. عمق طبقة الحمأة . معدل تحميل المواد الصلبة العالقة .				
. تتم زيادة معدل صرف الحمأة من أجل خفض متوسط عمر الحمأة .	. متوسط عمر الحمأة أو نسبة الغذاء للكائنات الحية .	. متوسط عمر الحمأة كبير للغاية مع انخفاض نسبة الغذاء للكائنات الحية .		. ظهور طبقة سميكة من الخبث الغامق والرغوى السمرء اللون .	5 . طفو طبقة سميكة من الخبث قد تخرج مع المياه المعالجة .
يتم خفض متوسط عمر الحمأة .  . عند زيادتها عن 15% وزنا تستخدم كشطات مناسبة لذلك . يعزل المصدر الأصلى قبل دخول المياه إلى المحطة .	. يتم تحريك السطح لتكسير التجمعات الطافية بعد إجراء إختبار الترسيب لمدة 30 دقيقة . إذا تم ترسيب هذه التجمعات أنظر علاج المشكلة . إذا لم ترسب أنظر ( 2 ) . يحتاج الأمر إلى تحليل للشحوم والزيوت الموجودة	1 . بداية عملية تحول النترات إلى غاز نيتروجين .  2 . كميات زائدة من الشحوم والزيوت في السائل الممزوج .	. تتكون طبقة كثيفة من الحمأة في قاع المخبر وفي نفس الوقت تنتشر الندف الدقيقة في المياه الرائقة بانتظام .	<u>ظهور الرماد :</u> . تظهر أجزاء صغيرة من مواد شبيهة بالرماد ترتفع إلى سطح مياه المروقات .	6 . طفو كتل رمادية اللون على سطح المروق قد تخرج مع المياه المعالجة .

<p>. يتم ضبط عمر الحمأة ومعدل إعادة الحمأة حسب الطلب مع التأكد من عدم انخفاض تركيز الأكسجين الذائب عن 2 مجم / لتر في الأحواض .</p> <p>. تتم زيادة معدل إعادة الحمأة .</p> <p>. تتم زيادة معدل التهوية .</p> <p>. تنظيف حوائط المرووق أو أى مناطق تعلقت بها المواد الصلبة .</p>	<p>. عمر الحمأة .</p> <p>. عمق طبقة الحمأة .</p> <p>. معدل إعادة الحمأة .</p> <p>. تركيز الأكسجين الذائب فى أحواض التهوية .</p> <p>. الأكسجين الذائب فى الأحواض .</p> <p>. عمق طبقة الحمأة .</p> <p>. خط إعادة الحمأة .</p> <p>. قد يكون مسدودا .</p>	<p>. حدوث ظاهرة تحلل النترات فى المرووق وتتصاعد غاز النيتروجين .</p> <p>. حدوث تحلل لا هوائي فى المرووقات .</p>	<p>. الترسيب جيدا لكن بعد مرور أربع ساعات تقريبا تبدأ الحمأة المترسبة فى الطفو .</p> <p>. أنظر أعلاه .</p>	<p><u>ظهور قطع كروية :</u></p> <p>أ . تظهر كرويات كبيرة بنية اللون قد تصل إلى حجم كرة السلة تصعد إلى سطح مياه المرووق مع ظهور الفقاعات أعلى سطح المرووق .</p> <p>ب . بالإضافة إلى ما سبق فان القطع الكبيرة تأخذ اللون الأسود .</p>	<p>7 . طفو كتل كروية من الحمأة بعد ترسيبها قد تخرج مع المياه المعالجة .</p>
<p>. يتم خفض معدل صرف الحمأة الذائدة وزيادة معدل إعادة الحمأة .</p> <p>. يتم تصحيح</p>	<p>. يرجع تركيز المواد الصلبة العالقة القابلة للتطاير فى السائل الممزوج ومتوسط عمر الحمأة ونسبة الغذاء للكائنات الدقيقة وأيضاً معدل استهلاك الأكسجين .</p>	<p>1 . الحمل العضوي كبير للغاية .</p> <p>2 . وجود الكائنات الخيطية بكثرة .</p>	<p>. الترسيب بطئ واندماج الحمأة ضعيف .</p> <p>- المياه رائقة .</p> <p>- المؤشر الحجمى للحمأة يزيد عن 200 .</p>	<p><u>انتفاخ الحمأة :</u> (<i>BULKING</i>)</p> <p>. إنتشار تجمعات من الحمأة المنتفخة خلال المرووق وظهور مواد عالقة بتركيز مرتفع فى المياه الخارجة منه .</p>	<p>8 . زيادة كمية المواد الصلبة العالقة بالمياه الخارجة مع وجود كتل من الحمأة عالقة فى مياه</p>

					المروق
تركيز النتروجين والفسفور وأيضاً تركيز الأكسجين الذائب والرقم الهيدروجيني وعند ظهور مواد سامة أطلب المساعدة . - يعزل المصدر الأصلي قبل دخول المياه إلى المحطة .	- يجرى إختبار ميكروسكوبى . - يراجع تركيز الأكسجين الذائب والرقم الهيدروجيني وتركيز النتروجين والفسفور فى مياه الصرف الصحي وفى حالة احتفاظ المعايير السابقة بقيمتها المعتادة تتم مراجعة الملوثات السامة الصناعية .				

## المعالم الرئيسية للمكونات الواجب مراعاة تواجدها في مياه الصرف الصحي المعالجة المستخدمه كمياه للرى ودواعى القلق منها

المكونات	المعالم القياسية	دواعى القلق
المواد الصلبة العالقة	مواد صلبة منها المتطايرة ومنها الثابتة.	في حالة صرف مياه الصرف الصحي غير المعالجة في بيئة مائية، يمكن أن تؤدي هذه المواد إلى ترسب الحمأة وعدم التهوية كما أن كثرة المواد الصلبة العالقة تؤدي إلى انسداد شبكة الري.
المواد العضوية القابلة للتحلل البيولوجي	كمية الأوكسجين التي تستهلكها المواد العضوية عند التأكسد البيولوجي والتأكسد الكيماوي	تتألف أساسا من البروتينيات والكربوهيدرات والدهون، وإذا تم تصريف هذه المواد في البيئة المائية فإن تحللها الكيماوي يمكن أن تؤدي إلى استنزاف الأوكسجين المذاب في المياه المستقبلية لها، كما يمكن أن تؤدي إلى ظاهرة تعفن هذه المياه. يمكن انتقال الأمراض المعدية عن طريق الكائنات الممرضة الموجودة في مياه الصرف الصحي مثل البكتريا والفيروسات والطفيليات.
الكائنات الممرضة	كائنات تستخدم كمؤشرات ومنها البكتريا البرازية	يمكن انتقال الأمراض المعدية عن طريق الكائنات الممرضة الموجودة في مياه الصرف الصحي مثل البكتريا والفيروسات والطفيليات.
العناصر الغذائية	نتروجين، فوسفور، بوتاسيوم	النتروجين والفوسفور والبوتاسيوم عناصر غذائية لا غنى عنها لنمو النبات، ووجودها يزيد من قيمة المياه في الري. وعند تصريف النيتروجين والفوسفور في بيئة مائية يمكن أن يؤدي إلى نمو أحياء مائية غير مرغوبة أما النتروجين فعندما يتم تنهيه بكميات زائدة في الأرض، فإنه يؤدي إلى تلوث المياه الجوفية.
المواد العضوية الثابتة (مستعصية)	مركبات معينة (مثل أنواع الفينول، والمبيدات، والهيدروكربونات المعاملة بالكلور)	هذه المواد العضوية تميل إلى مقاومة الطرق التقليدية لمعالجة مياه الصرف الصحي، وبعض المركبات العضوية سامة للبيئة، وقد يؤدي وجودها في مياه الصرف الصحي إلى الحد من صلاحيتها للري.
نشاط أيونات الهيدروجين	درجة حموضة أو قلوية الماء (pH)	درجة حموضة أو قلوية مياه الصرف الصحي تؤثر على قدرة المعادن على الذوبان كما تؤثر على قلوية التربة، وتتراوح هذه الدرجة في مياه الصرف الصحي الناتجة عن الصرف الصحي المنزلي بين 6.5 ، 8.5، ولكنها تختلف كثيراً في مياه الصرف الصناعي.
المعادن الثقيلة	عناصر معينة (مثل الكاديوم، والرصاص، والنيكل، والزنك)	بعض المعادن الثقيلة تتراكم في البيئة وقد تكون سامة للنبات والحيوان، وقد يقلل وجودها من صلاحية مياه الصرف الصحي للرى.
المواد غير العضوية المذابة	إجمالي المواد الصلبة الذائبة، والتوصيل الكهربائي، وعناصر معينة (مثل الصوديوم، والكالسيوم، والمغنسيوم،	الملوحة الزائدة ربما تتلف بعض المحاصيل. وبعض الأيونات مثل الكلور يد والصوديوم والبورون قد تؤدي إلى تسمم بعض المحاصيل. أما الصوديوم فإنه ربما يسبب مشكلات تتعلق بنفاذية التربة.

## المعالم الرئيسية للمكونات الواجب مراعاة تواجدها في مياه الصرف الصحي المعالجة المستخدمه كمياه للرى ودواعى القلق منها

المكونات	المعالم القياسية	دواعى القلق
	والكلور والبورون)	
الكلور المتبقى	كلور منفرد وكلور متحد	وجود كميات زائدة من الكلور المنفرد المتاح ( $>5\text{mg/ICL}_2$ ) ربما يؤدي إلى احتراق أطراف أوراق النبات وإلى أضرار على النباتات الحساسة. ولكن معظم الكلور الموجودة في مياه الصرف الصحي المعالجة يكون متحداً مع غازات أخرى، ولهذا لا يؤدي إلى إتلاف المحصول، وهناك احتمال أن تتسبب المواد العضوية المكلورة إلى تلوث المياه الجوفية.

## الصيانة

لكل معدة من المعدات نمط لصيانتها وأسلوب تنفيذ تلك الصيانة لكن أعمال صيانة المضخات بصفة عامة تنقسم إلى أنواع هي :

1- الصيانة الوقائية ( Preventive Maintenance ).

2- الصيانة الطارئة أو الاصلاح ( Repairs ).

3- الصيانة الكاملة أو العمرة ( Overhauls )

4- الصيانة التنبؤية

وهذه الأنواع تهدف إلى شيئين رئيسيين هما أن تعمل وحدة الضخ دون تعطل والتعطل ذاته في النهاية ما هو إلا إهدار للموارد ممثل في توقف الإنتاج ، والثاني هو عمل الوحدة بكفاءة أى عند أقل معدل من التكلفة وخاصة إستهلاك الطاقة ويمكن إيضاح ذلك بإستعراض الأنواع الثلاثة من الصيانة السابق الإشارة إليها .

### 1- الصيانة الوقائية

تخلص إلى الكشف الدورى على أجزاء الوحدة بشكل روتينى يتوقف على عدد ساعات التشغيل وهذا الكشف أو الصيانة يتم يوميا وأسبوعيا وشهريا وربيع سنويا ثم سنويا .

#### أ- الصيانة اليومية

عبارة عن أعمال نظافة وتحسس درجة حرارة الكراسى والتأكد من أن درجة حرارتها غير مرتفعة لأن إرتفاع الحرارة يمثل طاقة زائدة مهدرة فى الإحتكاك ويجب علاج ذلك .  
كما يجب التأكد من عدم وجود إهتزاز بالوحدة فالاهتزاز عبارة عن طاقة مهدرة أيضا وهذا يرجع إلى عدم إستقامة المضخة مع المحرك القائم على تشغيلها أو زيادة خلوص كراسى المحاور سواء كانت هذه الكراسى من النوع الكروي ( Ball bearing ) أو جلب ( Jourinal bearing ) كما أن مراجعة صندوق العزل ( Stuffing box ) أو الجلندات شئ هام فلا يجب أن تكون الصواميل شديدة الإحكام أو مفكوكة فإذا كانت محكمة تماماً فإن زيادة الإحتكاك وبالتالي إرتفاع درجة الحرارة يمثل زيادة فاقد الطاقة

وإن كانت مفكوكة فإن احتمال دخول هواء مع السائل يؤدي إلى تدنى الكفاءة أى زيادة معدل إستهلاك الطاقة لكل وحدة حجوم من السائل .

#### ب- الصيانة الأسبوعية

تتم بمراجعة منسوب الشحوم أو الزيوت بكراسى المحاور ومراجعة الحشو بصندوق العزل وتغييره إذا وصلت جلنندات الإحكام إلى نهاية مشوارها والكشف على صواميل الربط بصفة عامة وإحكامها إذا لزم الأمر .

#### ج- الصيانة الشهرية

- مراجعة الزيوت والشحوم وإضافتها أو تغييرها إذا لزم الأمر
- مراجعة ضغط طرد المضخة

#### د- الصيانة الربع سنوية

- وتشمل تنظيف وغسيل وإعادة تشحيم أو تزييت الكراسى .

#### هـ- الصيانة النصف سنوية

- مراجعة وصلة الربط أو الكوبلنج .
- إعادة إتزان المضخة مع المحرك .
- الكشف على الكراسى وتغيير ما يلزم .

#### و- الصيانة السنوية

- مراجعة الخلووس بين الأجزاء المتحركة والثابتة وتغيير ما يلزم.
- ومن أهم الأجزاء التي يجب مراجعتها حلقات التآكل ( Wear Ring ) التي تفصل بين مناطق الضغط العالي والمنخفض داخل المضخة ( ضغط الطرد أو مخرج المروحة وضغط السحب أو مدخل المروحة ) . فإذا قل تصرف المضخة بأكثر من ( 10 % ) من التصرف الإسمي ( التصميمي ) كان مدعاة لمراجعة خلووس حلقات التآكل وتغييرها إذا لزم الأمر .
- ويمكن تغيير تلك الحلقات علي النحو التالي :

# بعد مرور فترة سنتين تشغيل للوحدة .

# إذا زاد الخلوص بيت القطر الخارجي لفتحة المروحة والقطر الداخلي للحلقة بقيمة تساور الخلوص

الإسمي بمواصفات المضخة .

- قياس كفاءة ضخ الوحدة .

- حساب تكلفة ضخ وحدة الحجم من السائل .

## 2 - الصيانة الطارئة أو الإصلاح

الصيانة أو الإصلاح الطارئ غالباً ما ينتج من عدم العناية بالصيانة الوقائية وتنفيذها روتينياً . ونادر ما ينتج من عيوب تصنيع. والإصلاح الطارئ يمثل كارثة إذا لم توجد وحدات ضخ بديلة للمتعلقة حيث يجب أن تتم عملية الإصلاح خلال فترة زمنية وجيزة الأمر الذي يؤدي إلى عدم إتباع أسلوب الإصلاح الجيد والتغاضي عن بعض الإجراءات لإختصار زمن الإصلاح ونوعية قطع الغيار اللازمة .

**\*\* ومن واقع الممارسة من الجائز حدوث ما يلي :-**

أ - أن كسر عمود مضخة خاصة في أماكن تخفيض القطر حيث ينشأ تركيز

للإجهادات ومنها إجهاد القص الذي يؤدي إلى الكسر . وأحياناً يتم

لحام العمود ثم تعاد عملية التسوية والإستبدال والتي من النادر أن تتم

بالجودة المطلوبة فينشأ إهتزاز يؤدي إلى زيادة إستهلاك الطاقة .

ب إتهيار كراسي التحميل خاصة نوع البلى ( ball bearing ) وهذا العطل

الطارئ قد يحدث من عدم كفاية أو تهالك الشحوم أو الزيوت التي تحتويها

الكراسي أو للتقادم وإنتهاء العمر الافتراضى . والتعجل فى إجراء عملية

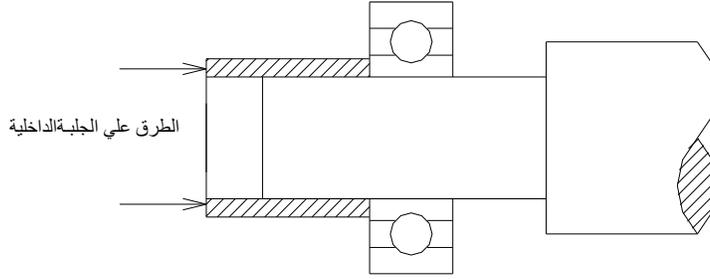
الإصلاح قد يؤدي إلى إستخدام بلى غير جيد أو التركيب بأسلوب خاطئ فمن

الأفضل أن يتم نزع البلى القديم بواسطة زرجينة مناسبة .

وليس بالطرق لأن الطرق يؤدي إلى تشوه العمود وحدث إهتزازات تزيد من إستهلاك الطاقة

ونقصر من العمر الافتراضى لجميع أجزاء الوحدة كما يجب تركيب البلى الجديد بعد نظافة مكان التركيب

على العمود بواسطة مكبس حيث يكون التحميل على الحلقة التي يكون عليها التثبيت شكل رقم ( 8 ) .



شكل رقم ( 8 )

وقد يلجأ إلى تسخين البلى لسهولة تركيبه في العمود ولكن هناك محاذير من التسخين الخاطئ مثل :-

1- التسخين المباشر للبلى حيث يؤدي إلى تغير مواصفاته الميكانيكية وتلفه .

2- التسخين لدرجة حرارة عالية .

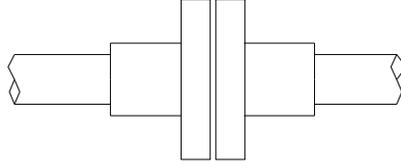
ولكن إذا لزم تسخين البلى فإنه يتم في حمام مائي غير مباشر عبارة عن إناء خليط من الماء بنسبة ( 90 % ) والزيت الخاص بالتزيت بنسبة ( 10 % ) ثم توضع به البلى ثم يوضع ذلك الإناء في آخر يحتوى على الماء يسخن لدرجة أقل من ( 90<sup>5</sup> ) مئوية حيث يركب البلى بعد ذلك في العمود مع الطرق الخفيف على الحلقة الثابتة .

وبعد تجميع الكراسي يتم الربط بالأسلوب الفنى الصحيح الذى يمنع حيود المركزية ونشوء إهتزازات .

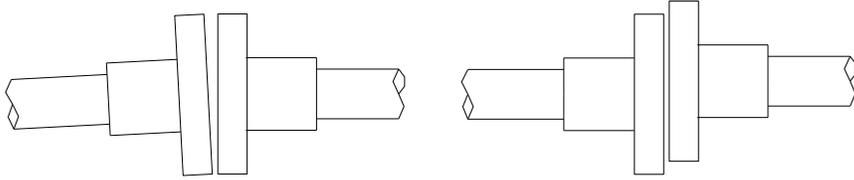
ج- إهتزاز المضخة بشكل عنيف . فالاهتزاز له أسباب كثيرة منها كسر جزء بالمروحة ( Impeller ) وهذا يؤدي إلى عدم الإتزان والتأثير على كراسي التحميل وتهالك كل أجزاء المضخة ولا ينصح عادة بإصلاح المروحة إلا فى أضيق الحدود مع ضرورة عمل إتزان لها حتى لا تزيد الطاقة المهدرة .

وقد يكون الإهتزاز ناتجاً من عدم إستقامة المضخة مع المحرك ( Misalignment ) وهو نوعان

عدم الإستقامة الزاوى ( Anguler ) وعدم إستقامة متوازي ( Parallel ) وهو يؤدي إلى :-



وصلة كوبلنج متزنة



إند. راف مت. وازي

إند. راف مت. وازي

1- زيادة إستهلاك الطاقة .

2- تدمير كراسى التحميل لكل من المضخة والمحرك .

وقد يكون من المفيد ذكره أن إحدى الشركات البريطانية أجرت بحثاً ميدانياً عن تأثير ضبط الإتران لوحدات ضخ تعادل ما هو موجود بالهيئة تقريباً وتبين أن تخفيض متوسط الإنحراف بمقدار ( 1 ) مم واحد قد أدى إلى خفض إستهلاك الطاقة بمقدار ( 6.5 % ) .

فإذا كانت الهيئة تستهلك طاقة بحوالي ( 30 ) مليون جنيه فإذا تم إجراء مثل ذلك الضبط بالهيئة فإن الوفرة سيصل الي ( 1.95 ) مليون جنيه سنوياً . وعلي ذلك تتبين أهمية مراجعة الإتران دورياً .

### 3 - الصيانة الكاملة أو العمرة ( Overhaul )

نتيجة التشغيل التقليدي أو العادي غالباً ما تتهالك بعض الأجزاء الخاصة بالمضخة ويلزم تغييرها أو إعادة تأهيلها من خلال بعض عمليات الإصلاح وتختلف المدة اللازمة لعمل العمرات الكاملة تبعاً لعدد ساعات التشغيل اليومي ودرجة حرارة الوسط ونوع وخصائص المادة أو السائل المراد ضخها .

وتجري العمرات بغرض إعادة تأهيل وحدة الضخ كي تكون كفاءتها في نطاق الحدود المقبولة اقتصادياً ولا تزيد تكاليف الضخ . وفي مجال المضخات هناك أجزاء تجري عليها عمليات التغيير بشكل شبه روتيني مثل : -

1 - جلب العمود النحاسية ( Shaft Sleeve ) وهي المسئولة عن حماية عمود المضخة من التآكل .

- 2 - وكراسي التحميل سواء كانت من النوع الكروي ( Ball Bearing ) أو نوع الجلب ( Journal Bearing ) حيث تستبدل الجلب بأخري جديدة .
- 3 - حلقات التآكل ( Wear Ring ) أو حلقات العزل وهي حلقات نحاسية تركيب علي فتحة الدخول الخاصة بمروحة المضخة لمنع تسرب المياه بداخلها من مناطق الضغط العالي إلى مناطق الضغط المنخفض ويقصد بها من طرد المروحة إلى سحبها وهذا من شأنه أن تتدني كفاءة الضخ وبالتالي تزيد تكلفة ضخ وحدة الحجم شكل رقم ( 10 ) .
- 4 - مروحة المضخة ( Impeller ) قد تتآكل بفعل الزمن مما يؤثر علي عملية الضخ وربما يكون التآكل منتظما أو غير منتظم فإذا كان كذلك فإنه يؤدي الي حدوث إهتزازات ( Flactuation ) وما يعقب من أثر غير مرغوب من حيث زيادة إستهلاك الطاقة .
- 5 - عمود المضخة ( Pump Shaft ) والذي ربما تحدث به إحناءات يصعب علاجها أو تآكل كبير يؤثر علي جميع أجزاء المضخة لذا قد يستلزم ذلك تغييره .
- 4- الصيانة التنبؤية
- يراعى المستقبل والعمر الافتراضى والنكفة والمدة الكافية لعملها من حيث التخطيط والتنفيذ

الشركة القابضة لمياه الشرب والصرف الصحي

محطه معالجه الصرف الصحي .....  
فرع .....

تقرير التشغيل خلال شهر ----- عام ----- نموذج رقم (20 معالجه )

البيان	القيمه
الطاقه التصميميه للمحطه ( 3م / يوم )	
كميه المياه الخام الوارده للمحطه ( 3م / يوم )	
كميه الطاقه الكهربائيه المستهلكه بناء على قراءه عداد الكهرباء	كيلو وات
تكلفه الطاقه الكهربائيه المستهلكه	جنيه
عدد ساعات تشغيل المولد الكهربائى خلال الشهر	ساعه
كميه السولار المستهلكه خلال الشهر	لتر
تكلفه كميته السولار المستهلكه خلال الشهر	جنيه
متوسط جرعه الكلور المضافه خلال الشهر ( جرام / 3م )	جم / 3م
كميه الكلور المستهلكه خلال الشهر	كجم
تكلفه كميته الكلور المستهلكه خلال الشهر	جنيه
عدد أوامر الشغل (خامات أو مستلزمات أو صيانه أو قطع غيار أو إصلاح للمحطه خلال الشهر	
إجمالى تكلفه البند أعلاه خلال الشهر	جنيه
كميه الزيوت المستهلكه خلال الشهر	لتر
تكلفه الزيوت المستهلكه خلال الشهر	جنيه
كميه الشحوم المستهلكه خلال الشهر	كيلو جرام
تكلفه الشحوم المستهلكه خلال الشهر	جنيه
إجمالى عدد العاملين بالمحطه	
إجمالى مرتبات العاملين بالمحطه خلال الشهر	جنيه
تكلفه المواد الكيماويه المعملية المستهلكه خلال الشهر	جنيه
إجمالى التكلفة خلال الشهر	جنيه
تكلفه معالجه المتر المكعب صرف صحى خلال الشهر	جنيه

مدير المحطه

مدير التشغيل

## مواصفات المياه الخام والسيب النهائى طبقا للقانون\*\*\*\*\*

السيب النهائى القانون 48 لسنة 1982	المياه الخام القانون 93 لسنة 1962	البيان	م
535 م	40 م	درجة الحرارة TEMP	1
9 - 6	10 - 6	الأس الهيدروجينى PH	2
60 ملجم/ لتر	400	الأكسجين الحيوى الممتص BOD <sub>5</sub>	3
80 ملجم/ لتر	700	الأكسجين الكيماوى المستهلك COD (دايكرومات)	4
40 ملجم/ لتر	700	الأكسجين الكيماوى المستهلك COD (برمنجنات)	5
لا يقل عن 4 ملجم/ لتر	-	الأكسجين الذائب DO	6
10 ملجم	100	الزيوت والشحوم O & G	7
2000 ملجم	2000	المواد الصلبة الذائبة TDS	8
خالية من المواد الملونة	-	المواد الملونة	9
50 ملجم/ لتر	500	المواد الصلبة العالقة TSS	10
1 ملجم	10	الكبريتيدات	11
-	-	السيانيد	12
-	5	الفوسفات	13
50	30	النترات	14
-	-	الفلوريدات	15
-	-	الفينول	16
1 ملجم/ لتر	10 ملجم/ لتر لأقل من 50 م <sup>3</sup> / يوم	مجموع المعادن الثقيلة .	17
معدوم	-	المبيدات بأنواعها .	18
5000	-	العد الاحتمالى للقولونيات الكليه / 100 مللى	19

### PRIMARY TREATMENT (PRIMARY CLAREFIRS)

EFFECIENCY TSS 50 - 65 % REMOVAL  
BOD<sub>5</sub> 20 - 40 % REMOVAL

### SECONDARY TREATMENT

EFFECIENCY 90 - 95 BOD<sub>5</sub> REMOVAL



رد يه	حال ه الكو بر ي	ساعات التشغيل			حاله الكوبري	القراءه السابقه	القراءه الحاليه	ساعات التشغيل	حد ت الم عظ نه	يخ و س ب ب ال ط ن
		الق راء ه ال ساع ته	الق راء ه ال ساع ته	الق راء ه ال ساع ته						
الأ ول ي										
الثا نيه										
الثا لثه										

ملاحظات :  
-----  
-----  
-----  
-----  
توقيع -----

ملاحظات الوردية الأولى	ملاحظات الوردية الثانيه	ملاحظات الوردية الثالثه
----- ----- ----- ----- -----	----- ----- ----- ----- -----	----- ----- ----- ----- -----
توقيع -----	توقيع -----	توقيع -----

--	--	--

مهندس التشغيل  
مدير التشغيل

الشركة القابضة لمياه الشرب والصرف الصحي القليوبية

محطة معالجة ..... فرع .....

سجل تشغيل أحواض التهوية

التاريخ / / 20

اليوم

سبب العطل	أرقام الوحدات العاطلة	ساعات التشغيل وقراءه الأمبير لرواثر التهويه									رقم روتر التهويه
		الورديه الثالثه			الورديه الثانيه			الورديه الأولى			
		ساعات التشغيل	قراءه العداد	تركيز DO ) مجم / (لتر)	ساعات التشغيل	قراءه العداد	تركيز DO ) مجم / (لتر)	ساعات التشغيل	قراءه العداد	تركيز DO ) مجم / (لتر)	
											1
											2
											3
											4
											5
											6
											7

نموذج (رقم 3 معالجة )

ملاحظات :

التوقيع

ملاحظات الوردية الثالثه	ملاحظات الوردية الثانيه	ملاحظات الوردية الأولى
التوقيع	التوقيع	التوقيع

مهندس التشغيل

مدير التشغيل

الشركة القابضة لمياه الشرب والصرف الصحي

محطة معالجة ..... فرع : .....

سجل تشغيل أحواض التجفيف

اليوم التاريخ / / 20  
نموذج (رقم 9 معالجة)

الورديه	رقم الحوض	مدى ضخ الحمأه للحوض		عدد ساعات ضخ الحمأه	الملاحظات	توقيع المسئول
		من	الى			
الأولى						
الثانيه						
الثالثه						

عدد أحواض التجفيف الممتلئة بالحمأه الغير جافه =

عدد أحواض التجفيف الممتلئة بالحمأه الجافه =

عدد أحواض التجفيف الفارغة =

مدير التشغيل

مهندس

نموذج عن تشغيل محطة معالجة مياه الصرف الصحي

شركة مياه الشرب والصرف الصحي: المدينة: .....

محطة معالجة الصرف الصحي: الموقع: .....

كاتب التقرير: التاريخ: .....

م	وحدات المعالجة	وحدة القياس	فترات كتابة التقرير
1	• التصريف: التصريف اليومي المتوسط التصريف اليومي المتوسط الشهري أقصى تصريف يومي أقصى تصريف سنوي أقصى تصريف يومي أسبوعي	مترمكعب مترمكعب مترمكعب مترمكعب مترمكعب	يومية شهرية أسبوعياً أسبوعياً أسبوعياً
	التصريف الذي لا يعالج بأحواض المعالجة درجة تركيز الرائحة	مترمكعب --	عند حدوثه يومية
	درجة حرارة مياه الصرف الصحي الخام	مئوية	يومية
2	• الأحوال المناخية: صافى - كثير الغيوم - ممطر درجة حرارة الهواء بالموقع اتجاه الرياح كمية هطول المطر أو الثلوج	مئوية	مم/ ساعة
3	• المصافى الميكانيكية: أوقات التنظيف.	ساعة	يومية

م	وحدات المعالجة	وحدة القياس	فترات كتابة التقرير
	مدة كل	ساعة	يومية
	كمية المواد المحجوزة يوميا	مترمكعب	يومية
	كمية المواد المحجوزة لكل 5000م <sup>3</sup> مياه صرف صحي	مترمكعب	يومية
	وزن المتر المكعب من المواد المحجوزة	كيلو/م <sup>3</sup>	شهريا
	القوى المستخدمة للتنظيف خلال الأسبوع	كيلوات ساعة	أسبوعيا
	القوى المستخدمة للتنظيف لكل 5000م <sup>3</sup> مياه صرف صحي	كيلوات ساعة	أسبوعيا
4	• القاطع : (إن وجد)		
	مدة التقطيع	ساعة	يومية
	القوى المستخدمة	كيلوات ساعة	أسبوعيا
5	• الحرق : (إن وجد)		
	مدة حريق المخلفات الصلبة (المحجوزة بالمصافى)	ساعة	يومية
	الوقود المستخدم	كيلو أو لتر	يومية
	قيمه الحرارية	الوحدة الحرارية	شهريا
6	• أحواض إزالة الأتربة والرمال:		
	أحواض فصل الأتربة والرمال بالعمل	بالعدد مع بيان أرقامها	يومية
	فترات إزالة الأتربة ومدة كل فترة	ساعة	يومية
	كمية الرواسب الكلية المستخرجة	مترمكعب	يومية
	كمية الراسب لكل 5000م <sup>3</sup> مياه صرف صحي	مترمكعب	أسبوعيا
	وزن المتر المكعب من المواد المستخرجة	كيلو للمترمكعب	شهريا
	القوى المستخدمة للتنظيف خلال أسبوع	كيلوات ساعة	أسبوعيا
	القوى المستخدمة لكل 5000م <sup>3</sup> مياه الصرف الصحي	كيلوات ساعة	أسبوعيا
7	• فاصل الشحوم:		
	كمية الهواء المستخدم	م <sup>3</sup> هواء/م <sup>3</sup> مياه مجارى	يومية
	الكلور المستخدم	جزء/المليون	يومية
	كمية الخبث الكلية	مترمكعب	يومية
	كمية الخبث لكل 5000م <sup>3</sup> مياه صرف صحي	كيلو	أسبوعيا
	وزن المتر المكعب من الخبث	كيلو	أسبوعيا
	القوى الكلية المستخدمة	كيلوات ساعة	أسبوعيا
	القوى الكلية لكل 5000م <sup>3</sup> مياه صرف صحي	كيلوات ساعة	أسبوعيا

م	وحدات المعالجة	وحدة القياس	فترات كتابة التقرير
8	• أحواض الترسيب الأنتدائى :		
	الأحواض بالعمل	بالعدد	يومية
	مدة البقاء النظرية	ساعة	يومية
	متوسط مدة البقاء الفعلية	ساعة	كلما أحتاج الأمر

م	وحدات المعالجة	وحدة القياس	فترات كتابة التقرير
	أدنى مدة بقاء فعلية	ساعة	كلما أحتاج الأمر
	عدد مرات نظافة الحوض	بالعدد وإثبات ترقيمه	يومية
	كمية الحمأة الكلية المزالة	بالمتر المكعب	يومية
	الحمأة الكلية المزالة	بالمتر المكعب	يومية
	كمية الحمأة المزالة لكل 3م <sup>3</sup> مياه صرف صحى	بالمتر المكعب	أسبوعياً
	كمية الحمأة الكلية المزالة	بالمتر المكعب	يومية
	القوى الكلية المستخدمة لكل 3م <sup>3</sup> مياه صرف صحى	كيلوات ساعة	شهرى
9	• الترسيب الكيميائى : (إن وجد)		
	المروب الكلى المستخدم	كيلو	يومية
	المروب لكل 3م <sup>3</sup> صرف صحى	كيلو	يومية
	متوسط مدة الترويب	بالدقيقة	يومية
10	• أحواض تخمير الحمأة : (إن وجد)		
	حجم الأحواض بالعمل	م <sup>3</sup>	يومية
	الحمأة المضافة	م <sup>3</sup>	يومية
	الجبر أو المواد الكيماوية الأخرى المضافة	كيلو	عند الإضافة
	مدة تشغيل طلمبات الإثارة أو غيرها من أنواع تقليب الحمأة بالحوض	ساعة	يومية
	مدة تشغيل طلمبات التسخين	ساعة	يومية
	كمية المياه المستخدمة لعملية التسخين	م <sup>3</sup> /الدقيقة	يومية
	درجة حرارة المياه بالحوض	مئوية	يومية
	مدة تشغيل طلمبات التسخين	ساعة	يومية
	كمية المياه المستخدمة لعملية التسخين	م <sup>3</sup> /الدقيقة	يومية
	درجة حرارة المياه بالحوض	مئوية	يومية

م	وحدات المعالجة	وحدة القياس	فترات كتابة التقرير
	درجة حرارة الحمأة الداخلة	مئوية	يومية
	كمية الغاز المستخرج	م <sup>3</sup>	يومية
	أنواع إستخداماته المختلفة (يوضح كل إستخدام على حدى)	م <sup>3</sup>	شهرية
	القوى المستخدمة لكل إستخدام على حدة	كيلوات/ساعة	شهرية

م	وحدات المعالجة	وحدة القياس	فترات كتابة التقرير
	القوى لكل 5000م <sup>3</sup> مياه صرف صحى	كيلوات ساعة	شهرية
	كمية الحمأة الزائدة – الكلية	م <sup>3</sup> /اليوم	يومية
	كمية الحمأة الزائدة لكل 5000م <sup>3</sup> مياه صرف صحى	م <sup>3</sup> /اليوم	يومية
16	• أحواض التركيز للحمأة :		
	عدد الأحواض بالعمل	عدد	يومية
	متوسط مدة البقاء الفعلية	ساعة	حسب الرغبة
	أدنى مدة بقاء فعلية	ساعة	حسب الرغبة
	عدد الأحواض بالنظافة	عدد	حسب الرغبة
	مدة النظافة	ساعة	يومية
	كمية الحمأة الكلية المزالة	م <sup>3</sup>	يومية
	كمية الحمأة المزالة لكل 5000م <sup>3</sup> مياه مجارى	م <sup>3</sup>	أسبوعيا أو شهريا
	كمية الحمأة الكلية المستعملة	كيلوات ساعة	شهرية
	كمية الحمأة المستعملة لكل 5000م <sup>3</sup>	كيلوات ساعة	شهرية
	بالكلور	جزء/المليون	يومية
17	• أحواض تخفيف الحمأة		
	عدد الأحواض بالعمل	عدد	يومية
	الحمأة السائلة	م <sup>3</sup>	شهرية
	سمك الحمأة السائلة بالأحواض	سم	شهرية
	الحمأة الجافة	م <sup>3</sup>	شهرية
	كمية للجفاف	باليوم	شهرية
18	محطات رفع مياه الصرف الصحى والحمأة المنشطة المعادة والزائدة WAS & RAS:		

م	وحدات المعالجة	وحدة القياس	فترات كتابة التقرير
	متوسط التشغيل يوميا	ساعة	يومية
	كمية الحمأة المعادة (الحمأة المنشطة)	بالألف م <sup>3</sup> /اليوم	يومية
	كمية الحمأة الزائدة (الحمأة المرفوضة)	بالألف م <sup>3</sup> /اليوم	يومية
	كمية الحمأة من أحواض الترسيب الأبتدائي	بالألف م <sup>3</sup> /اليوم	يومية
	القوى المستخدمة لرفع الحمأة المنشطة	كيلوات ساعة	شهرية
	القوى المستخدمة لرفع الحمأة الزائدة	كيلوات ساعة	شهرية

## 1 - برامج العمل لرفع كفاءة الأداء بمحطات معالجة مياه الصرف الصحي

تهدف برامج العمل التنفيذية إلي رفع كفاءة الأداء وخلق قاعدة بيانات لإعداد خطط التشغيل والصيانة ومراقبة نوعية التصريفات الخام والتأكد من مطابقتها للقوانين البيئية كما تهدف أيضاً إلي تقليل فاتورة الكهرباء التي تشكل أكبر مشكلة لأي محطة معالجة ونستعرض فيما يلي بعض هذه البرامج التي يجب التخطيط لها من الآن لضمان نجاحها وإستمرارها.

### 1-1 مراقبة خصائص مياه الصرف الصحي

تشكيل إدارة لمراقبة الصرف الصحي والصرف الصناعي من مهندس أو كيميائي وبساعده فني معمل خطوات التنفيذ:

- 1 حصر المنشآت الصناعية المخدومة لمحطة المعالجة.
- 2 إعداد نموذج إستقصاء بيانات لتحديد كمية التصريفات الكيماويات المستخدمة في صناعة - ساعات العمل - نوع المعالجة الأولية.. الخ.
- 3 جمع عينات مركبة أو مفردة طبقاً لطبيعة المنشأة وتحليلها بمعامل المحطة.
- 4 إخطار المنشآت المخالفة بضرورة إجراء المعالجة الأولية أو إتخاذ الإجراءات القانونية ضدها.

### 1 2 مراقبة رشح المياه الجوفية في شبكات الإنحدار

- 1 - زيادة التصريفات الخام الواردة لمحطة المعالجة عن التصريفات التصميمية ب30%.

2 - زيادة ملوحة التصرفات الخام إلي الضعف بالمقارنة بتصرفات مياه الصرف الصحي المنزلية الخام

### 1 3 إعداد كتيبات التشغيل والصيانة القياسية

تهدف هذه الكتيبات إلي تحقيق التشغيل الأمثل لمكونات محطة معالجة مياه الصرف الصحي طبقاً لتوصيات للمصنع كما تهدف أيضاً إلي إجراء أعمال الصيانة الدورية طبقاً لخطة تنفيذية سنوية.

#### تعليمات التشغيل القياسية

- 1 تعليمات ما قبل بدء التشغيل للوحدات.
- 2 تعليمات بدء التشغيل.
- 3 تعليمات التشغيل المستمرة.
- 4 تعليمات إيقاف الوحدة و إخراجها من الخدمة.

#### تعليمات الصيانة الدورية السنوية

- 1 إعداد عدد 4 بطاقات لكل معدة تشمل على :
  - بطاقة البيانات الأساسية للمعدة.
  - بطاقة الصيانة الدورية والتصحيحية.
  - بطاقة مشاكل التشغيل والتغلب عليها.
  - بطاقة خطوات التشغيل والإيقاف القياسية.

ونائج استخدام مثل هذه البرامج هو قاعدة بيانات تشمل كافة المعلومات المطلوبة لتوفير قطع الغيار وإعمال الإحلال والتجديد المقترحة وذلك من خلال تقارير تشغيل يومية وشهرية مع تحليل شاكل لكافة هذه التقارير .

ويشترط الحصول على كافة الكتالوجات ومواصفات المهمات الميكانيكية والكهربائية لإعداد مثل هذه البرامج.

#### 1 4 تحسين معامل القدرة للمهمات الكهربائية

تنص اللوائح الخاصة برسوم تحصيل إستهلاك الكهرباء في جمهورية مصر العربية على أن المنشآت التي يقل معامل القدرة لديها عن 90% تفرض عليها غرامة نسبية تتناسب مع قيمة معامل القدرة للمنشأة، وذلك بهدف حث المنشآت على تركيب معدات تحسين معامل القدرة.

#### مزايا تحسين معامل القدرة

- 1 تقليل قيمة فاتورة الكهرباء.
- 2 زيادة قدرة نظام التوزيع الكهربائي الداخلي والإقلال من الفقد في نظام التوزيع.
- 3 زيادة القدرة الخدمية التي تقدمها شركات الكهرباء.
- 4 التخلص من بند غرامة معامل القدرة في فاتورة الكهرباء.

#### 1 5 تطبيق برنامج مراقبة وتأكيد الجودة

إن برنامج مراقبة وتأكيد الجودة في غاية الأهمية وهو يغطي جميع المراحل بدءاً من جمع العينة ثم تحليلها وإنتهاء بتقييم النتائج، و تمثيلها بيانياً ثم تحديد مدى دقتها وكفائتها.

#### أهداف برنامج مراقبة وتأكيد الجودة

- 1 التعرف على مناطق وجود المشاكل عند جمع العينات أو تحليلها.
- 2 إصدار السجلات اللازمة لتأكيد صحة نتائج التحليل.
- 3 تحديد مدى دقة وكفاءة كل تحليل.
- 4 إصدار البيانات المعتمدة لإستخدامها في أي قرارت تخص حماية البيئة.

#### كيفية تطبيق برنامج مراقبة وتأكيد الجودة

- 3 يتم التنسيق داخل كل هيئة إقتصادية جديدة أو كل محافظة بين كافة معامل التحاليل المعملية سواء مياه الشرب أو محطات معالجة مياه الصرف الصحي، مع أهمية إشتراك معامل وزارة الصحة.
- 4 تتم الإستعانة بأحد معامل التحاليل البحثية المعتمدة داخل كل محافظة للإشراف على هذا البرنامج وتقديم المعونة الفنية اللازمة للمشاركين فيه، وتتمثل هذه المعونة الفنية في :  
أ. إمداد المعامل المشتركة بمحاليل قياسية معلومة التركيز، لإجراء بعض التحاليل المعملية بصفة دورية.  
ب. تقييم نتائج التحليل والتأكد من إستخدام الطرق القياسية المتبعة، ومن صلاحية المحاليل، ومن معايرة الأجهزة المستخدمة... الخ.  
ج. التنسيق مع معامل وزارة الصحة بجمع العينات، وإقتسامها وتحليلها، ومقارنة النتائج.

#### وبتحقيق ذلك:

تتم إزالة الفجوة الدائمة بين نتائج معامل محطات معالجة مياه الصرف الصحي، ومعامل وزارة الصحة، وتحقيق أعلى جودة في دقة التحاليل.

#### تقرير تشغيل محطة المعالجة

##### تقرير التشغيل اليومي لوحدات محطة معالجة مياه الصرف الصحي

أسم محطة معالجة مياه الصرف الصحي : .....

اليوم والتاريخ : .....

التصرفات الواردة : ( ..... ) م<sup>3</sup>/يوم.

##### أولاً : ظروف التشغيل :

##### 1. المصافي الميكانيكية :

ساعات التشغيل اليومية : م  
1(.....) - 2م(.....) - 3م(.....)  
طريقة التشغيل : (يدوي - تايمر - فرق المنسوب)  
طريقة إزالة المواد المحجوزة : .....

##### 2. المكبس ووحدة التعبئة

ساعات التشغيل للمكبس : (.....) ساعات التشغيل لوحد التعبئة (.....)

عدد الأجلة اليومية : ( ..... ) جوال

### 3. أحواض الراسب الرملى

- ساعات تشغيل الكبارى : كوبرى رقم ( ..... ) (1)
- كوبرى رقم ( ..... ) (2)
- كوبرى رقم ( ..... ) (3)
- ساعات تشغيل طلربات إزالة الرمال: طلربة رقم ( ..... ) (1)
- طلربة رقم ( ..... ) (2)
- طلربة رقم ( ..... ) (3)
- طلربة رقم ( ..... ) (4)
- طلربة رقم ( ..... ) (5)
- طلربة رقم ( ..... ) (6)
- كمية الرمال التى تم التخلص منها يوميا : ( ..... ) م<sup>3</sup>
- كمية الزيوت والشحومات والخبث الطافى اليومى : ( ..... ) م<sup>3</sup>

### 4. أحواض الترسيب الابتدائى:

- المواد المترسبة فى المخبار فى المياه الداخلة بعد 30 دقيقة : ( ..... ) ملل
- المواد المترسبة فى المخبار فى المياه الخارجة بعد 30 دقيقة : ( ..... ) ملل
- حالة سطح الحوض : خبث طاف (كثيف - متوسط - بسيط)
- معدلات سحب الحمأة فى اليوم (.....) مرة (.....) دقيقة فى المرة عدد اللفات (.....).
- نظافة الهدافات وصندوق الخبث الطافى ومجرى خروج المياه (.....) ملل.

### 5. أحواض التهوية (قنوات الأكسدة) :

- الفحص الظاهرى:
- لون المياه (.....) نظافة الجدران والهدارات
- متوسط تركيز الأكسجين: (.....) ملجم/لتر
- ساعات تشغيل الهوايات وعددها فى كل حوض:
- حوض رقم (1) : (.....) - (.....) الأمبير
- حوض رقم (2) : (.....) - (.....) الأمبير
- حوض رقم (3) : (.....) - (.....) الأمبير

6. ساعات تشغيل ظلمبات إعادة الحمأة :

- ظلمبة رقم (1) الأمبير (.....)
- ظلمبة رقم (2) الأمبير (.....)
- ظلمبة رقم (3) الأمبير (.....)
- كمية الحمأة المعادة : (.....) م<sup>3</sup>
- كمية الحمأة المبعدة : (.....) م<sup>3</sup>
- نسبة الحمأة المعادة إلى التصريفات الواردة : (.....) %
- نسبة الحمأة المبعدة إلى التصريفات الواردة : (.....) %

7. أحواض الترسيب النهائي:

- نظافة الهدارات و الجدران وحاجز الخبث الطافي : (.....)
- معدلات سحب الحمأة المنشطة (.....) مرة، المدة (.....) دقيقة عدد اللفات (.....).
- الشفافية في الأحواض:

- حوض رقم (1) : .....
- حوض رقم (2) : .....
- حوض رقم (3) : .....
- حوض رقم (4) : .....
- حوض رقم (5) : .....

- الفحص الظاهري للأحواض : كمية الندف الطافية والحمأة الطافية (.....).
- عمق طبقة الحمأة : (.....) سم.
- تركيز الأكسجين في المياه الخارجة : (.....) مجم/لتر.

8. أحواض التكثيف (التركيز) :

- الحمأة الطافية (سميكة – متوسطة – بسيطة) .....
- نظافة الهدارات والجدران الداخلية .....

كمية الحمأة الخام الوارد للحوض

.....  
 ..... زمن البقاء :  
 ..... كمية الحمأة المكثفة لأحواض التكتيف  
 ..... كمية مياه التصافي من أحواض التكتيف

9. أحواض تجفيف الحمأة (أحواض تجفيف رملية طبيعية) :

..... كمية الأسمدة الجافة الناتجة : ( ..... ) م<sup>3</sup>  
 ..... عدد الأحواض بالخدمة :  
 ..... كمية الأسمدة المباعة : ( ..... ) م<sup>3</sup>

10. عنبر ظلمبات الحمأة:

..... ظلمبات الحمأة الخفيفة : ( ..... ) ساعة ( ..... ) الأمبير  
 ..... ظلمبات الحمأة الثقيلة : ( ..... ) ساعة ( ..... ) الأمبير  
 ..... ظلمبات مياه التصافي : ( ..... ) ساعة ( ..... ) الأمبير  
 ..... ظلمبات الحمأة المكثفة : ( ..... ) ساعة ( ..... ) الأمبير

11. عنبر الكلور:

..... الكلور المضاف يوميا :  
 ..... تركيز الكلور المتبقى فى السيب :  
 ..... زمن البقاء فى أحواض التلامس :

ثانياً : أعمال الإصلاحات الرئيسية :

.....  
 .....  
 .....  
 .....  
 .....  
 .....

ثالثاً : تقرير التحاليل المعملية :

أنظر التقرير اليومى المرفق

رابعاً : تحليل النتائج والتوصيات :

المهندس المسئول عن التشغيل مدير المحطة

علاقة المعمل بالتشغيل

## 1 -الهدف من تحليل العينات

الغرض من وضع برنامج لأخذ وتجهيز عينات مختلفة للتحليل هو :

- 1 -التأكد من أن عملية تنقية مياه المجارى قد تمت.
- 2 -مدى الكفاءة التى تعمل بها كل وحده من وحدات التنقية.
- 3 -الحصول على سجل يبين ما إذا كانت وحدات التنقية تعمل وفقاً لتصميمها.
- 4 -ضبط عملية التحكم فى المعالجة وتكاليفها.
- 5 -إكتشاف الأسباب التى تؤدى إلى متاعب وتخفيض فى كفاءة التشغيل.
- 6 -جمع المعلومات اللازمه للتخطيط لعمل توسعات فى المحطة مستقبلاً.

## 2 -مراقبة الجودة فى جمع العينات وتحليلها

- 1 -يحتاج جمع العينات لوجود خطة تحدد بالضبط أماكن أخذ العينات وطريقة جمعها، وهل العينة المطلوبة بسيطة أم مركبة، كمية العينة اللازمه للتحليل ووقت أخذ العينة

- ونوع الوعاء المستعمل، ووسيلة النقل للمعمل لضمان سرعة وصول العينة خلال الزمن المحدد والمواد اللازمة لحفظ العينة.
- 2 بعض الإختبارات مثل : قياس درجة الحرارة - الرقم الأيروجيني - كمية الأكسجين الذائبة) يجب قياسها بمجرد جمع العينات لسرعة تغييرها.
- 3 -المعمل مسئول عن تزويد جامعي العينات بالمواد اللازمة لتثبيت العينة طبقاً للتحاليل المطلوبة وكذلك مدة حفظها، وهناك جدول يوضح تفاصيل ذلك يجب أن يكون موجود بكل معمل.
- 4 -المعمل مسئول عن إستخدام أدوات مناسبة لجمع العينات وإمداد جامعي العينات بزجاجات نظيفة.
- 5 -المعمل مسئول عن إستخدام محاليل عيارية مضبوطة وحديثة التحضير.
- 6 -المحلل مسئول عن تجنب الأخطاء الحسابية.
- 7 -جامعي العينات مسئولين عن سلامة العينة من لحظة جمعها إلى وقت تسليمها للمعمل، وأن تكون العينة غير ملوثة بمواد تعطي نتائج خاطئة.
- 8 -الزجاجات الجديدة يجب أيضاً غسلها جيداً قبل إستعمالها.
- 9 -زجاجات عينات الحمأة يجب أن تكون ذات سطح أملس، ويجب مراعاة غسلها بعناية وبإستعمال منظفات وأحماض خاصة طبقاً لتعليمات المعمل.
- 10 لا تستعمل في جمع العينات الزجاجات التي بها كيماويات تثبتت، والطريقة الصحيحة هي أن تجمع العينة في جردل ثم تفرغ بإحتراس شديد في الزجاجه مع رجها بشدة لكي تختلط الكيماويات بالمياه.
- 11 يجب الحرص على تدوين البيانات اللازمة على البطاقة المصاحبة للعينة مثل مكان أخذ العينة وتاريخ ووقت أخذها ونوع العينة إذا كانت بسيطة أو مركبة، وهل كان بها كيماويات حافظة والتحاليل المطلوبة وإسم جامع العينة والشخص الذي حملها للمعمل، ووقت تسليمها للمعمل وأي ملاحظات أخرى يلزم الإفاده بها.

### 3- الوقاية من أخطار العمل في المعمل

يتعرض العاملون في أخذ العينات وتحليلها إلى أخطار عديدة منها :

- العدوى بأمراض تحملها جراثيم موجودة في مياه المجارى.
- وجود مواد قابلة للإشتعال أو غازات معرضة للإنفجار أو غازات سامة.
- التعرض للصدمات الكهربائية.
- احتمال نشوب حرائق.

ولتقليل الفرص لحدوث إصابات يجب على العاملين إتباع الآتى :

1- العناية بغسيل الأيدي جيداً بالماء والصابون خصوصاً قبل الأكل أو التدخين.

2- لا تستعمل الماصة في سحب عينات أو مواد كيميائية بالشفت بل إستعمل الأجهزة الأوتوماتيكية في سحب وتفرغ العينات.

3- لا تعمل بمفردك في أماكن خطرة بها غازات سامة مثلاً.

4- إحرص على إستعمال ملابس الوقاية مثل القفازات والنظارات والبالطو.

5- تجنب الأكل والتدخين بجوار عينات المجارى والكيمائيات.

6- لا تستعمل الثلجة الخاصة بحفظ العينات في حفظ المأكولات.

7- إعتنى بنظافة المكان باستمرار، فالنظافة هي الضمان للسلامة.

8- إتبع التعليمات الخاصة في تخزين الكيمائيات والأحماض.

9- يجب الإحتراس عند العمل بأجهزة زجاجية قابلة للكسر.

### حفظ السجلات والتقارير ونظم المعلومات بمحطات المعالجة

مقدمة

تعتبر السجلات والتقارير الذاكرة الرسمية للمشروعات الهندسية صغیرها وكبیرها من أهم المستندات فهی تمد المسئولين بكل المعلومات التي يحتاجون إليها وهی مرآة صادقة تبين بدقة أداء محطة معالجة مياه الصرف الصحي وأسرارها، كما أنها الوسيلة الرسمية التي تساعد المسئولين على تحمل المسئولية الملقاة على عاتقهم والمرجع الهام في الفصل في المشكلات المتعلقة بذلك.

ويرتكز قيام نظام التسجيل والتقارير وحفظ السجلات على عاملين هما :

أولاً : قيام العمل على أسس فنية صحيحة.

ثانياً : إدارة العمل إدارة صحيحة.

والأسئلة التي تتردد كلما ذكر موضوع التسجيل والسجلات هي :

ما هو المطلوب؟

من يقوم بالعمل؟

ماذا يعمل؟

**والسؤال الأول يتعلق بالهدف من نظام التسجيل.**

**السؤال الثاني يتعلق بالتنظيم.**

**السؤال الثالث يتعلق بالوسيلة.**

**السؤال الرابع فيتعلق بالسياسة.**

إن الهدف من نظام التسجيل وحفظ السجلات هو :

- 1 - تدوين أحوال محطة معالجة مياه الصرف الصحي بدقة ووضوح وبصفة مستمرة وخلق صورة واضحة له من يوم بدء العمل.
- 2 - معالجة الأوراق (المستندات) والتقارير وتنظيمها وفقاً لنظام المعلومات المتبع.
- 3 - مد المسئولين والموظفين بما يحتاجون إليه من معلومات.
- 4 - المحافظة على مستندات وتقارير محطة معالجة مياه الصرف الصحي.

يتطلب التسجيل وحفظ السجلات مواصفات هامة منها :

1	-الخبرة في علم التنظيم.	مواصفات التسجيل وحفظ السجلات
2	-الدراية الكاملة بجميع أقسام محطة معالجة مياه الصرف الصحي وإختصاصاتها والعلاقة بها.	
3	-تحديد المسؤولية في إعداد السجلات ومراقبتها وحفظها.	
4	-وضع خطة مكتوبة لتداول السجلات وإستخدامها.	
5	-تدريب الموظفين على إستخدام السجلات.	

## أنواع السجلات

يمكن تقسيم السجلات من حيث مدة البقاء إلى :

1. سجلات مؤقتة.

2. سجلات دائمة.

أما من حيث الإستعمال فيمكن تقسيمها إلى :

1. سجلات متداولة بصفة مستمرة.

2. سجلات تتداول على فترات متقطعة.

3. سجلات نادرة التداول.

وبالنسبة لمحطات معالجة مياه الصرف الصحي - فإن أهم السجلات والتقارير التي تحتاج إليها (بخلاف السجلات والتقارير المالية والمخزنية) هي :

1. سجل المستخدمين (العاملين) بمحطة معالجة مياه الصرف الصحي - (نموذج رقم 1-17).

2. سجل الحضور والإنصراف للمستخدمين (العاملين) بمحطة معالجة مياه الصرف الصحي - (نموذج رقم 2-17).

3. سجل قيد الملفات (نموذج رقم 17-3).
4. سجل تقييم الإنتاجية وكفاءة الأداء (نموذج رقم 17-4).
5. سجل الأجازات للمستخدمين (العاملين) بمحطة معالجة مياه الصرف الصحي -
6. سجل التقارير السنوية للمستخدمين بمحطة معالجة مياه الصرف الصحي سجل الصادر من محطة معالجة مياه الصرف الصحي - (نموذج رقم 17-7).
7. سجل الوارد إلى محطة معالجة مياه الصرف الصحي (نموذج رقم 17-8).
8. سجل سحب ملف أو أوراق من ملف (نموذج رقم 17-9).
9. سجل الأعطال (نموذج رقم 17-10).
10. تقرير التشغيل الشهري (نموذج رقم 17-11).
11. تقرير التشغيل اليومي لوحدات محطة معالجة مياه الصرف الصحي - (نموذج رقم 17-12).
12. سجل الزيارات بمحطة معالجة مياه الصرف الصحي - (نموذج رقم 17-13).
13. سجل الشكاوى بمحطة معالجة مياه الصرف الصحي - (نموذج رقم 17-14).
14. سجل التحاليل الكيميائية لمياه الصرف الصحي الخام - (نموذج رقم 17-15).
15. سجل التحاليل الكيميائية قبل وبعد أحواض الترسيب الابتدائي - (نموذج رقم 17-16).
16. سجل التحاليل الكيميائية والبيولوجية قبل وبعد أحواض التهوية - (نموذج رقم 17-17).
17. سجل التحاليل الكيميائية لمياه الصرف الصحي المعالجة - (نموذج رقم 17-18).
18. سجل التحاليل الكيميائية للحمأة المنشطة لمياه الصرف الصحي - (نموذج رقم 17-19).

## خطة التشغيل لمحطات المعالجة في حالات الطوارئ

## تعريف

**الطارئ :** الطارئ هو حدث غير متوقع يحتاج إلى رد فعل سريع.

معظم حالات الطوارئ المأخوذة في الإعتبار في هذا الفصل هي حالات داخلية في طبيعتها والحدث الطارئ الداخلي هو الحدث الذي يسبب أو يهدد بحدوث تلف بمعدات محطة المعالجة أو/ويحدث الإصابات لطاقم تشغيل داخل محطة المعالجة. أما إنقطاع التيار الكهربائي وتسرب المواد السامة الخطرة فيمكن أن يعتبر من الأحداث الطارئة الغير داخلية.

## 1 - مجال العمل

خطة تشغيل الطوارئ معدة لإعطاء الأساليب الضرورية لأفراد تشغيل محطة المعالجة التي تمكنهم من مواجهة الطوارئ والاستجابة لها بطريقة سليمة عند حدوثها. ويتوقف نجاح هذه الخطة فقط عند فهم جميع الأفراد لها والتدريب على مواجهتها ومعرفة متى يجب تنفيذها. وتغطي خطة تشغيل الطوارئ المخاطر العامة المتوقعة حدوثها بمحطة المعالجة وتعطي الخطوات التفصيلية الواجب اتباعها في تلك الحالات. وحالات الطوارئ تحتوى على الآتي:

1. الحرائق.
2. إنقطاع التيار الكهربائي.
3. الانفجارات والإسدادات الهيدروليكية.
4. تلوث التدفق الداخل بالمواد السامة الخطرة.
5. تسرب المواد السامة الخطرة من محطة المعالجة.
6. الأحوال الجوية السيئة.
7. الأمطار الغزيرة.
8. العواصف الرملية.

9. الزلازل.

10. الانفجارات.

11. إنهيار المنشآت.

خطة التشغيل فى الطوارئ غير معدة لمنع حدوث الطوارئ، ولكن معدة لتوضح التعامل السليم فى الطوارئ عند حدوثها. التنسيق الجيد بين الاحتياجات المدرجة بهذا الكتيب والإحتياجات الموجودة بكتاب السلامة والصحة المهنية لشركة الصرف الصحي يضمن نجاح خطة مواجهة الطوارئ وكذلك السلامة العامة لمحطة المعالجة ككل.

كما أن من أعظم التهديدات التى تواجه التنفيذ الجيد لخطة تشغيل الطوارئ بمحطة المعالجة هو الاعتقاد السائد "أنه من غير المحتمل أن يحدث هنا مثلما يحدث فى المناطق الأخرى". وهذا الاعتقاد فى الحقيقة يقلل من شدة الاهتمام بالحدث الطارئ المحتمل، ويجب على

المخطط أن يأخذ هذا الاحتمال فى الاعتبار حتى لو كان احتمالية حدوثه بالفعل ضعيفة جداً. وكذلك يجب الاحتياط من المشاكل التى يمكن أن تحدث نتيجة الظروف الطارئة أو الآثار الجانبية المترتبة عليها.

## 2 - مسئولية الإعداد لمواجهة الطوارئ

تشمل خطة التشغيل فى الطوارئ جميع الأخطار المحتمل حدوثها وتعطى خطة استجابة مفصلة لتلك المخاطر. مع ذلك فهى لا تعفى إدارة محطة المعالجة من مسئولية أخذ فى الإعتبار باقى المخاطر المحتمل حدوثها وتجهيز الاستعدادات المطلوبة للتعامل معها بغض النظر عن قلة احتمالية حدوثها. بالإضافة إلى ذلك يجب التقييم والمراجعة المستمرة لخطة الإستعداد والاستجابة لمواجهة الطوارئ القائمة بالفعل وذلك لموائمة الظروف المتغيرة الخاصة بمحطة المعالجة أو الخاصة باللجنة الخاصة بمواجهة الطوارئ كذلك لتصحيح أي أخطاء موجودة بالخطط الموجودة التى ظهرت جلية نتيجة التدريب الفعلي على تلك الخطط.

a. أسباب حدوث حالات الطوارئ

للطوارئ أسباب متعددة وجميعها يجب أن يأخذ في الإعتبار أثناء وضع خطة الإستعداد للطوارئ. من بين الأسباب الشائعة لحدوث الطوارئ هي الكوارث الطبيعية مثل الزلازل، المخلفات الصناعية، أو حوادث سفن الشحن المحملة بالمواد المتفجرة، أو تسرب المواد الكيميائية السامة، حرائق المنازل، الأعطال الكبيرة والممتدة للأجهزة والمعدات الخدمية والأجهزة المساعدة وإنهيار المنشآت أو التجمعات السكنية المختلفة. الكوارث التي تحدث في أماكن بعيدة يجب أن تأخذ في الإعتبار أثناء وضع الخطة. وكذلك محاولة الاعتداء بإحراق المنشآت والاعتداء بقنابل تم صنعها بمنشآت مدنية يجب أيضاً أن تأخذ في الإعتبار. وبغض النظر عن عدد المصابين ومدى الإصابة بأخر حادثة فإن درجة وصف الإجراءات العادية ستتجح في رفع كفاءة الأفراد في مواجه الكوارث.

#### b. المسؤولية في الإستعداد للطوارئ وخطة التشغيل في الطوارئ

أساساً جميع الأفراد بمحطات المعالجة مسئولين مسئولية تامة عن السلامة ورد الفعل الفعال أثناء حالات الطوارئ. إلا أنه تقع المسئولية الكاملة على بعض الأشخاص والمجموعات في توجيه خطة التشغيل في الطوارئ وكذلك توجيه طاقم تشغيل المحطة للتصرف السليم أثناء حالات الطوارئ.

#### مسئولية مدير المحطة

تقع مسئولية التخطيط الكامل لمواجهة الطوارئ على مدير المحطة، حيث يقوم بتفعيل وتنشيط الخطة في حالات الطوارئ، وبالتحكم في تنفيذ خطوات خطة مواجهة الطوارئ حتى العودة الى وضع التشغيل العادي. كما أن مدير المحطة مسئول عن التحكم في مسار المناقشة وإعطاء الأوامر أثناء حالات الطوارئ. وفي أحيان قليلة يعين من ينوب عنه وخاصة في تلك المهام الروتينية أحد أفراد لجنة السلامة بمحطة المعالجة. كما أن عملية التخطيط لمواجهة الطوارئ لا تتطلب التفرغ الكامل.

لما كان من الممكن أن تحدث حالات الطوارئ أثناء غياب مدير المحطة لذا يتعين عليه تحديد شخص ينوب عنه ويملك كل الصلاحيات لتفعيل وتنفيذ والتحكم في خطوات خطة الطوارئ أثناء غيابه. وهذا الشخص البديل يجب أن يكون نائب مدير المحطة أو المشرف العام على المحطة في فترة حدوث الطوارئ. مدير المحطة فقط أو الشخص المحدد أن ينوب عنه هم فقط المخول لهم كل الصلاحيات لتفعيل والتحكم في تنفيذ خطة الطوارئ.

### لجنة السلامة

تتقسم مسئولية السلامة بمحطة المعالجة بين لجنة السلامة ومدير المحطة بالإضافة الى خطة مواجهة الطوارئ. وتتنحصر مجموعة أفراد لجنة السلامة بمحطة المعالجة على أفراد الإدارة المدرجين اسفل. يمكن أن يضاف أعضاء جدد الى لجنة السلامة حسبما ترى اللجنة ومدير المحطة. وتتكون لجنة السلامة من الآتي:

مدير المحطة

مساعد مدير المحطة للتشغيل والصيانة

مدير الأمن / السلامة

مدير المعمل

مشرف التدريب

مدير الموارد البشرية

مدير تشغيل المحطة

مدير المخازن

مدير الصيانة

طبيب الشركة (مياه الشرب والصرف الصحي)

أخصائي الدفاع المدني

يقوم مدير المحطة بالتعاون مع لجنة السلامة باتخاذ الإجراءات الضرورية والفعالة في السلامة والقيام بدور القيادة الضرورية للحفاظ على التشغيل الأمن للمحطة وتنفيذ أعمال الصيانة الضرورية أثناء الطوارئ. راجع برنامج السلامة لشركة مياه الشرب والصرف الصحي للتعرف على وظيفتك ومسئوليات لجنة السلامة.

### تقييم ومراجعة خطة التشغيل في الطوارئ

تقوم لجنة السلامة بمسئولية التقييم الدائم لفاعلية خطة التشغيل في الطوارئ وإضافة التعديلات عليها عند الحاجة. وتقوم لجنة السلامة بعمل التعديلات اللازمة عندما ترى ضرورة إجراء تعديلات على خطة التشغيل في الطوارئ تقوم بإتباع الخطوات الآتية. يجب أن يوافق مدير المحطة على كافة تلك التعديلات التي ستضاف الى خطة التشغيل في الطوارئ. والتعديلات التي ستجرى على الخطة يجب أن تراجع من خلال أفراد المحطة كما يجب إعطاء كافة التدريبات التي تتطلبها تلك التعديلات حسب الحاجة.

### تدريب السلامة

ويختص مدير السلامة المهنية والأمن ومشرف التدريب بالإشراف على التنفيذ السليم لبرنامج تدريب الأفراد على خطة الطوارئ وكذلك إجراءات السلامة الأخرى المرتبطة بها. ومن المهم جدا عمل تدريب لخطوات الطوارئ والإخلاء للتأكد أن كل فرد على دراية بدوره ومسئوليته وقت الطوارئ.

### أفراد الأمن والسلامة المهنية

يقوم مدير الأمن والسلامة المهنية بعمل مناورات وتدريبات على طوارئ مفتعلة بمساعدة لجنة الأمان والسلامة كتدريب على خطة مواجهة الطوارئ بالمحطة وتقييم نتائج هذه المناورات وكذلك اقتراح ما يساعد في تطوير خطة مواجهة الطوارئ.

### تشغيل المحطة أثناء حالات الطوارئ

يقوم مدير السلامة المهنية / الأمن فى كل وردية بتحديد المسئول عن الحفاظ على تشغيل محطة المعالجة بصورة مرضية بقدر الإمكان أثناء فترات الطوارئ. يجب الحفاظ على إستمرار التدفق من المحطة بمعدل يتناسب مع المياه الداخلة وذلك للحفاظ على عدم فيضان وغرق المناطق بشبكة التجميع التى تخدمها تلك المحطة.

التدفقات الواردة إلى محطة المعالجة تأتى عن طريق شبكة انحدار توصل إلى محطات الرفع التى تضخ مياه الصرف الصحى الى محطة المعالجة. تشغيل تلك المحطات خارج نطاق خطة تشغيل الطوارئ بهذا الفصل، ولكن يجب على أفراد التشغيل بمحطة المعالجة التعامل مع التدفقات الواردة الى المحطة وحتى خروجها منها بصورة صحيحة. بمجرد وصول مياه الصرف الصحى الى منشأ الأعمال الرئيسية يوجد فقط منطقتين يمكن أن تعوق حركة تلك التدفقات وهى : المصافى الميكانيكية بمنشأ الأعمال الرئيسية وأعمال التخلص بالمرج. طاقم تشغيل المحطة والمعدات ومولد الطوارئ يجب أن يكونوا فى حالة تجهيز تام للعمل فى أى وقت بمنطقة منشأ الأعمال الرئيسية، وذلك للحفاظ على التشغيل المستمر للمصافى الميكانيكية لمنع انسدادها بالمخلفات الصلبة أثناء إنقطاع التيار الكهربى والتى قد يتعذر إعادته بسرعة. ويجب فتح محبس تحويل تدفق المخرج فى حالة الفقد الكلى للتيار الكهربى وذلك لمنع تراكم المخلفات على قضبان المصافى مما يؤدى الى

إعاقة تدفق مياه المخرج. ويجب على مدير محطة المعالجة الحفاظ على وسيلة إتصال دائمة مع طاقم تشغيل محطات الرفع أثناء حالات الطوارئ بقدر الإمكان.

بالإضافة الى أن محطة الرفع IPS حيث أنها حرجة جداً لأنها تمنع غرق المنطقة التى تخدمها المحطة. لذا فإن مولد الطوارئ يجب أن يكون جاهز دائماً لتغذية منطقة ظلمبات الرفع بالقدرة المطلوبة لتشغيل الظلمبات فى حالة فقد التغذية من خطوط شركة الكهرباء وتعذر استرجاعها بسرعة. فى أوقات التشغيل العادية تعطى محطة الرفع سعة تخزينية لمدة ساعة وذلك لمنع غرق المناطق المحيطة وتقل هذه المدة فى فترات هطول الأمطار الغزيرة.

في حالات انفجار أو سدد المواسير والمنشآت داخل محطة المعالجة نتيجة زلزال أو أى حدث آخر يتعين على طاقم التشغيل بالمحطة فتح / غلق البوابات والمحابس المناسبة لتحويل التدفق حول المواسير أو المنشآت المتضررة. على سبيل المثال فالتدفق الوارد بمحطة المعالجة يمكن تحويله الى بطارية ترسيب

واحدة عند تلف البطارية الأخرى أو فتح أو غلق بوابة على عجل بمنشأ توزيع دخول المياه للمروقات بمحطة المعالجة الشرقية مما يسمح بتحويل التدفق عن المروقات البطارية الأولى أو البطارية الثانية فى حالة تلفها وهكذا.

### إعادة التشغيل بعد الطوارئ

بعد السيطرة على موقف الطوارئ، يجب إعادة المحطة الى وضع التشغيل العادي بأسرع ما يمكن. خطوات كل عملية على حدة موضحة بكتيبات خطوات التشغيل القياسية الخاصة بكل معدة. وبناءً على شدة وخطورة حالة الطوارئ التي حدثت فإنه ربما تحتاج لعمل مراجعات معينة قبل بدء التشغيل. على سبيل المثال ربما تدمر الحرائق دوائر التحكم الإلكترونية لذا فإن إختبار الدوائر و/ أو إختبار التشغيل السليم للنظام يصبح ضرورة وذلك لتلافى تدمير المكونات الرئيسية عند إعادة توصيل التيار الكهربى إليها. ومثال آخر وهو أنه بعد الزلازل يجب الكشف على وجود تسرب من مواسير الكلور وذلك قبل تشغيل النظام.

### تفعيل خطط الاستجابة للطوارئ

#### 1 -قائمة بلاغات الطوارئ

يجب تجهيز قائمة إتصال فى حالات الطوارئ تشمل الأسماء أرقام التلفونات بمحطة المعالجة وتعلق بمكان متاح وسهل الوصول إليه من قبل إدارة المحطة ومشرفين التشغيل.

#### 2 -تنفيذ خطط استجابة الطوارئ

يختص مدير المحطة أو من ينوب عنه من الأشخاص المرخص لهم بذلك بتنفيذ خطط الاستجابة للطوارئ. في حالة حدوث طارئ.

### 3 - العودة الى الوضع الطبيعي

بمجرد زوال ضغط الخطر الطارئ، يميل الأفراد غالباً الى العودة الى وضع التشغيل الاعتيادي.

دراسة خاصة لتوفير الطاقة بمحطات الضخ (الرفع)

خارج الدورة

مقدمة:

من المعروف أن تكاليف استهلاك الطاقة في محطات الضخ تعتبر أكبر جزء من التكاليف الكلية للتشغيل الممثلة في التكاليف الثابتة وتكاليف الصيانة والأجور وخلافه . حيث لا تقل أبداً عن ( 60 % ) من إجمالي هذه التكاليف . بينما تكون التكاليف الثابتة ( Fixed Cost ) وهي تكاليف الإنشاء

تكون في حدود ( 5 % ) من إجمالي التكاليف خلال عمر التشغيل وقد ذكر ببعض المصادر العلمية أن ( 20 % ) من الطاقة المستهلكة على مستوى العالم تكون من نصيب محطات الضخ .

### طرق الحد من استهلاك الطاقة

ولتلافى أى عيوب ينتج عنها زيادة فيما هو مستهلك من طاقة أو بمعنى آخر زيادة الفاقد يجب أن يكون هناك تدقيق فى بعض الأمور المتعلقة بالمراحل الآتية :

1- مرحلة المفاضلة بين البدائل ( مضخة – محرك ) .

2- مرحلة التصميمات الخاصة بالتركيبات .

3- مرحلة التشغيل .

4- مرحلة إجراء الصيانات والإصلاح

5- رفع أو تحسين معامل القدرة ( Power Factor )

### أولاً- المفاضلة بين البدائل

#### أ - من حيث عدد الوحدات

السعة ( capacity ) للتر/ ثانية ( l / s ) و الرفع الكلى أو الضغط الذي يحقق المستهدف من عملية الضخ ويقاس بالمتري المائي أو بوحدة البار ( Bar )

وأى نظام ضخ لابد أن يشتمل على وحدات إحتياطى ( Stand by ) و تكلفة الوضع الإحتياطى تعادل ( 100% ) من وضع التشغيل العادي

#### ب - من حيث المضخات

التصرف التصميمى الذى ستعمل عليه المضخة أما الرفع فهو الرفع الكلى المتمثل فى قيمة الرفع فى خط السحب والرفع المسلم الذى يقاس بجهاز المانومتر مضاف إليه الفاقد فى الضغط الناشئ عن الإحتكاك بالخطوط .

ضغط تشغيل المضخة في حدود ( 80 – 90 % ) من أقصى ضغط للمضخة وذلك للعمل في إطار إقتصادي لا تزيد معه تكاليف الطاقة المستهلكة

شغل التسليم النوعي ( Specific delivery work ) يعطى أقصى رفع ( عند إنعدام التصرف )

**ج- من حيث إختيار المحرك**

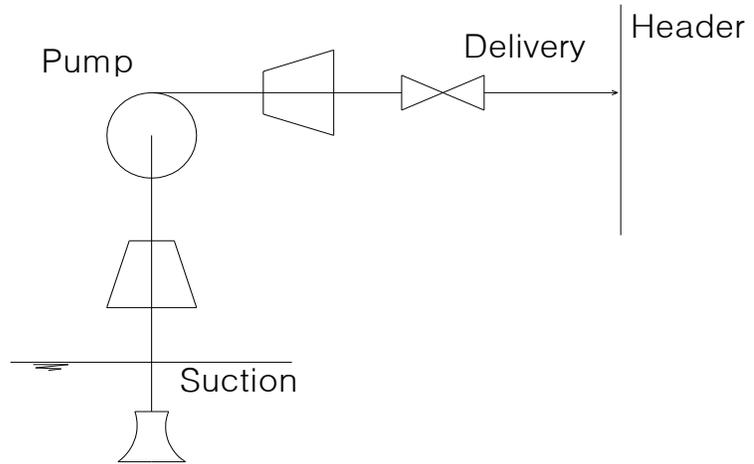
يتوقف إختيار المحرك سواء كان يعمل بالطاقة الكهربائية أو الإحتراق الداخلي على الحمل المعرض له.

$$P_{\text{motor}} = 20 Q H \quad \text{Kw}$$

عند المفاضلة بين مضخات مختلفة المصدر ( لها نفس التصرف والرفع )

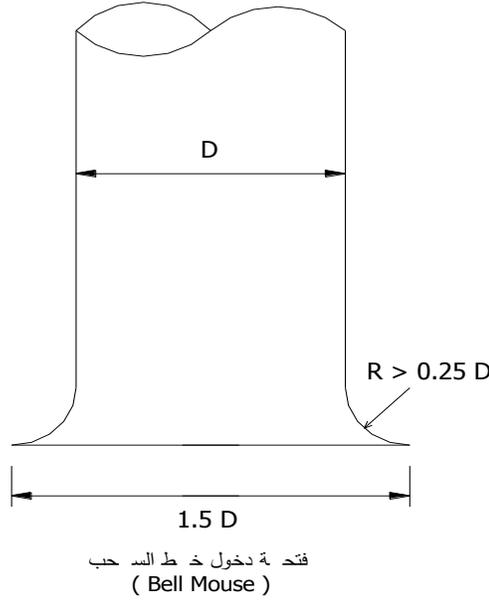
**يجب** إختيار المضخة الأقل في القدرة حتي لو إرتفع سعرها لأن فرق إستهلاك الطاقة هو العامل الأهم وليس فرق السعر . وعلي ما تقدم يجب أن يكون المحرك ذو قدرة مناسبة للمضخة .

**ثانيا - التصميمات الخاصة بالتركيبات .**



**خط السحب ( SUCTION PIPE )**

**ا- فتحة دخول علي هيئة فوهة جرس ( BELL MOUTH )**



خط السحب يجب أن يكون بقطر بحيث لا تزيد سرعة السريان فيه عن ( 2 ) متر/ ثانيه

2- حساب القطر ( بالبوصة ) بمعلومية التصرف ( بالتر / ثانية ) من العلاقة التالية :

$$\text{القطر ( بالبوصة )} = \sqrt{\text{التصرف ( اللتر/ ثانية )}}$$

3- مسلوب السحب ( NOZZLE )

يعمل علي تسارع المائع أو السائل عند دخوله لفتحة المروحة الخاصة بالمضخة ( IMPELLER ) فلا يحدث تغير فجائي في سرعة السائل وبالتالي لا تحدث مفايد ناتجة من الإضطراب وهو ما يعرف بوجود إجهادات قص ( SHEAR STRESS ) تؤدي إلي فقد في الطاقة

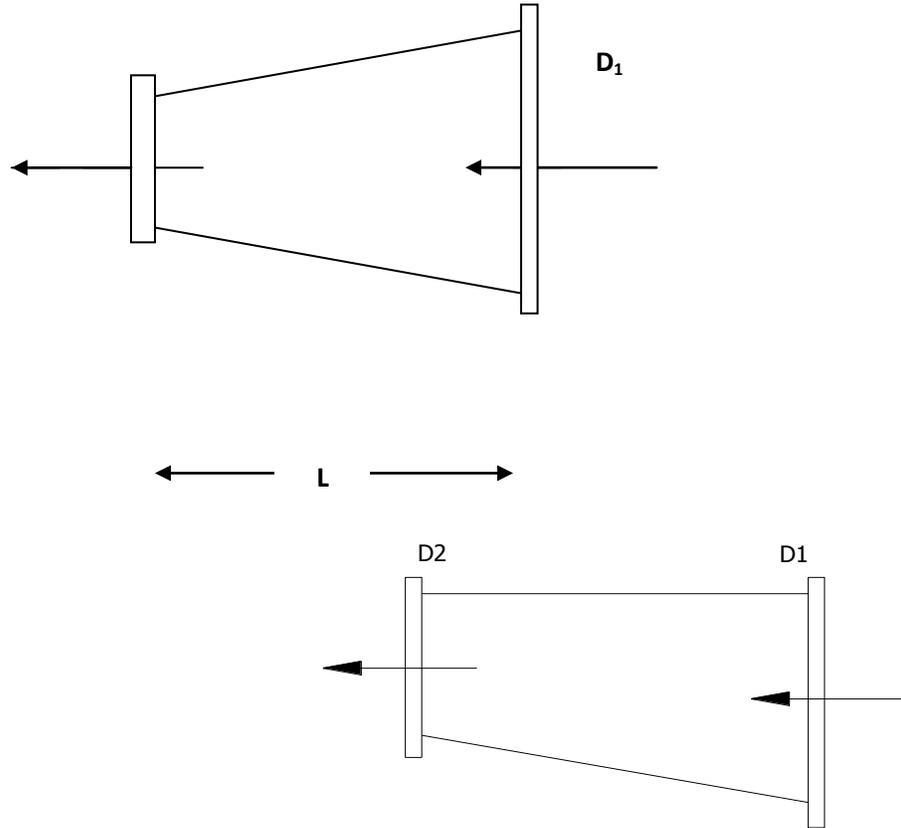
ويجب أن يكون المسلوب بمواصفات خاصة فلا يجب أن تزيد زاوية رأس المسلوب ( CONE ANGLE ) عن ( 10<sup>5</sup> ) عشر درجات حتي لا يتسبب في إعاقه السريان ويشكل نقطة فاقد .

وهناك معيار آخر لمواصفات المسلوب وهو طوله :  $L > 5 ( D_1 - D_2 )$

- المضخة في مستوي أعلي من مستوي السحب يكون المسلوب متماثلا حول محوره
- المضخة في مستوى أسفل من مستوي السحب يكون الراسم العلوي مستو حتي لا تتكون جيوب هواء بخط السحب تؤدي الي مشاكل هيدروليكية تؤثر علي كفاءة الضخ أو الطاقة

#### 4- مسلوب الطرد ( DIFFUSER )

زاوية رأس المسلوب لا تزيد عن  $( 10^\circ )$  لأنه في حال زيادتها يحدث انفصال ( SEPARATION ) للسائل عن جدران المسلوب الذي يمثل دليلا له وتتولد دوامات تؤدي إلي ضياع جزء من الطاقة وتجدر الإشارة إلى أن مسلوب الطرد **يكون دائما** متماثلا حول محوره تتحول طاقة الحركة إلي طاقة ضغط ( زيادة الضغط الإستاتيكي ) وهذا يقلل فاقد الاحتكاك



### 5- خط الطرد ( DELIVERY PIPE )

المعايير التصميمية تحدد أقصى سرعة للسريان بـ ( 3 ) ثلاثة أمتار/ ثانية ومن الواجب ألا يكون خط الطرد طويلاً خاصة إذا كان هناك خط طرد رئيسي ( Header ) تصب فيه مجموعة من وحدات الضخ . أما إذا لم يكن هناك خط رئيسي فيراعي ألا تزيد السرعة عن ( 1.5 ) متر/ ثانية .

### 6- خط الطرد العمومي ( HEADER )

خط الطرد يجب ألا تزيد سرعة السريان به عن ( 1.5 ) متر / ثانية ويفضل أن تكون ( 1 ) متر/ ثانية

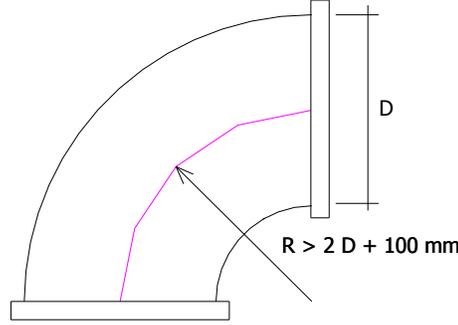
### 7- مصافي خط السحب ( STRAINER )

وبتراكم العوالق علي المصافي قد ينشأ هبوط بالضغط بخط السحب لعدم كفاية فتحات السحب لإمرار المياه بالقدر المتوافق مع سعة المضخة ومتوسط سرعة إنسياب السائل ألا تزيد عن ( 0.6 ) متر/ ثانية

### 8- الأكواع ( ELBOWS )

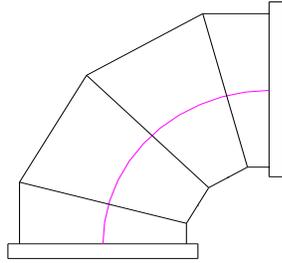
يفضل أن تكون مصنعة بالسحب لكي لا تحدث اضطراب بالسائل المار خلالها وتصنع الأكواع من المواسير حيث تصنع من قطع تجمع باللحام لتشكيل الكوع المطلوب . ويتوقف كفاءة الكوع علي نصف قطر دورانه فكلما زاد نصف قطر الدوران زادت كفاءته

$$R > 2D + 100 \text{ mm}$$

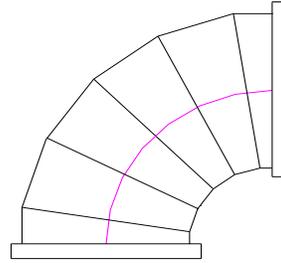


أما المواصفات المعمول بها في مصر فهي تحدد نصف القطر بالعلاقة  $R = D$

وفي حال تصنيع كوع ( 90° ) من قطع مواسير فإن عددها لا يجب أن يقل عن ستة



كوع مكون من أربعة قطع



كوع مكون من ستة قطع

### 9- مستوي تركيب المضخات ( Pumps Level )

هناك مستوي أو منسوب يجب أن تتركب عليه المضخات بالنسبة لمستوي المياه في بيارة السحب ويفضل أن يكون الفرق في حدود (3) ثلاثة أمتار .

ومن المعروف أن زيادة التفريغ بخط السحب يؤدي الي زيادة تكلفة الضخ.

### 10 - تصميم الخطوط الناقلة

الأنظمة الهيدروليكية بمكوناتها المختلفة عبارة عن مواضع من الممكن أن تكون بؤرة للفاقد مثل الخطوط والمساليب والتفريعات والمحابس بأنواعها والأكواع وغيرها

$$H_L = f L V^2 / 2Dg \quad m$$

معامل إحتكاك الخط ( f ) × طول الخط ( L ) × مربع السرعة ( V<sup>2</sup> )

الهبوط متر في الخط ( H<sub>L</sub> ) =  $\frac{\text{متر}}{2 \times \text{قطر الخط ( D )} \times \text{عجلة الجاذبية ( g )}}$

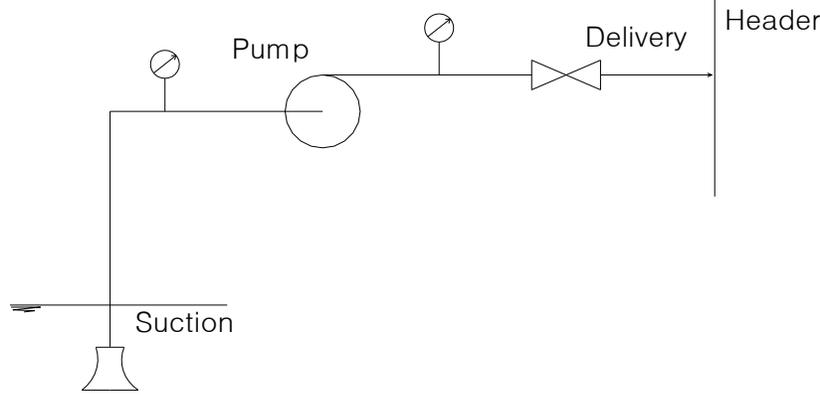
$$\begin{aligned} P &= 15 Q H \\ &= 15 ( A ) ( V ) ( H ) \quad kw \\ &= 15 \pi R^2 V H \quad kw \end{aligned}$$

### ثالثاً- مرحلة التشغيل

#### 1- نقطة تشغيل وحدة الضخ ( BEP ) : Best Efficiency Point:

المعدة تكون عند أعلى كفاءة لها إذا كان تصرفها ورفعها هما نفس التصرف والرفع المدون علي اللوحة . أما الكفاءة من الوجهة الاقتصادية:- أن تكلفة ضخ وحدة الحجم ( المتر المكعب ) تكون عند حدها الأدنى .

السريان أو إنسياب السائل داخل مروحة المضخة يكون مماسياً للريش عند نقطة التشغيل التصميمية وتكون زوايا الريشة مصممة علي هذا الأساس ، فإذا ما عملت المضخة علي نقطة تخالف ذلك فإن زاوية دخول السائل إلي المروحة تختلف عن الإتجاه المماسي للريش ، وبالتالي يحدث تصادم للسائل مع الريش وهذا من شأنه نشوء اضطراب وتشتت للطاقة مما يمثل فاقداً تقل معه كفاءة الضخ وتزيد قيمة التكاليف .



عند تشغيل المضخة يجب أن يكون المجموع القياسي لضغتي السحب والطررد مساوياً للضغط الكلي للمضخة .

## 2- حالة السحب

إذا حدث انسداد بمدخل خط السحب ( المصافي / المحابس ) ينشأ زيادة في ضغط التفريغ ( ضغط السحب ) خاصة إذا كان مستوي السائل أدني من المضخة إلي أن يصل إلي قيمة تتعدي قيمة ما

يعرف بـ (  $NPSH$  ) الخاص بالمضخة فيقل تصرفها وتتولد إهتزازات بها ويزداد معدل التآكل فتقل الكفاءة.

3- تخفيض التكلفة الاقتصادية للطاقة والتغلب على غرامة أقصى حمل (over load) بالتشغيل المثالي و التدريب الجيد للعاملين وأعداد خطط للطوارئ .

## رابعاً - الصيانة

تنقسم إلى :

- 1- الصيانة الوقائية
- 2- الصيانة الطارئة أو الإصلاح.
- 3- الصيانة الكاملة أو العمرة
- 4- الصيانة التنبؤية

### 1- الصيانة الوقائية ( Preventive Maintenance )

الكشف الدورى على أجزاء الوحدة بشكل روتينى يتوقف على عدد ساعات التشغيل وهذا الكشف أو الصيانة يتم يوميا وأسبوعيا وشهريا وربع سنويا ثم سنويا .

### 2 – الصيانة الطارئة أو الإصلاح ( Repairs )

الصيانة أو الإصلاح الطارئ غالباً ما ينتج من عدم العناية بالصيانة الوقائية وتنفيذها روتينياً .  
**ونادراً** ما ينتج من عيوب تصنيع. والإصلاح الطارئ يمثل كارثة إذا لم توجد وحدات ضخ بديلة للمتعطلة حيث يجب أن تتم عملية الإصلاح خلال فترة زمنية وجيزة الأمر الذى يؤدي إلى عدم إتباع أسلوب الإصلاح الجيد والتغاضى عن بعض الإجراءات لإختصار زمن الإصلاح ونوعية قطع الغيار اللازمة .

إذا كانت الشركة تستهلك طاقة بحوالي ( x ) مليون جنيه فإذا تم إجراء الضبط (مراجعة الإتزان) فإن الوفر سيصل الي (1/x) مليون جنيه سنويا . وعلى ذلك تتبين أهمية دوريا .

### 3 – الصيانة الكاملة أو العمرة ( Overhaul )

نتيجة التشغيل التقليدي أو العادي غالباً ما تتهاك بعض الأجزاء الخاصة بالمضخة ويلزم تغييرها أو إعادة تأهيلها من خلال بعض عمليات الإصلاح وتختلف المدة اللازمة لعمل العمرات الكاملة تبعاً لعدد ساعات التشغيل اليومي ودرجة حرارة الوسط ونوع وخصائص المادة أو السائل المراد ضخها .

وتجري العمرات بغرض إعادة تأهيل وحدة الضخ كي تكون كفاءتها في نطاق الحدود المقبولة اقتصادياً ولا تزيد تكاليف الضخ .

#### 4- الصيانة التنبؤية ()

### خامساً : رفع أو تحسين معامل القدرة ( Power Factor )

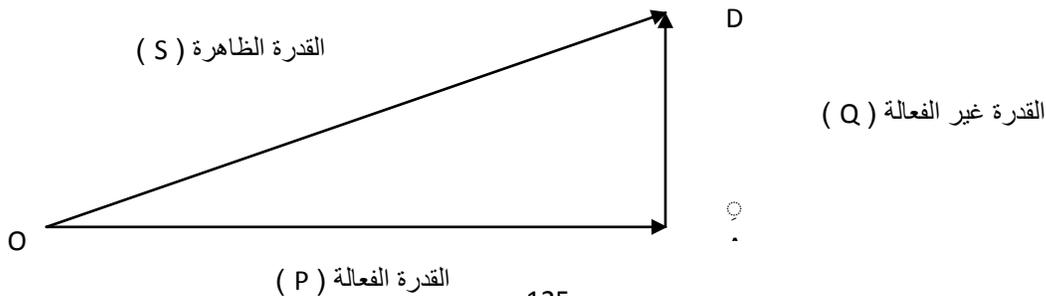
القدرة الكهربائية عبارة عن جزئين هما القدرة الفعالة ( Active Power ) وتقاس بالكيلووات والقدرة الغير فعالة ( Reactive Power ) وتقاس بالكيلو فولت أمبير أو الكيلو فار . والقدرة الفعالة لازمة لتشغيل المحركات والمصابيح وأجهزة التسخين أما الغير فعالة فهي لازمة لمغطة الدوائر المغناطيسية كما في حالات المحولات والمحركات والأفران الحثية .

والدوائر الكهربائية بصفة عامة تتكون من :

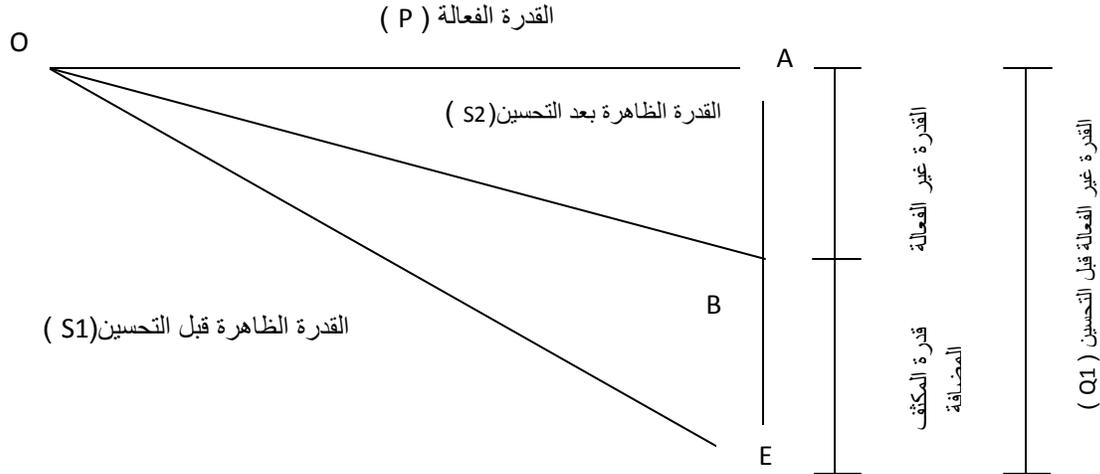
\*\* مقاومات ( وتقاس بوحدة الأوم ) .

\*\* ملفات أو مقاومات حثية ( وتقاس بوحدة الهنري ) .

\*\* مكثفات أو المقاومات السعوية ( وتقاس بوحدة الفاراد ) .



### (معامل القدرة)



### (نظرية تحسين معامل القدرة)

### تحسين معامل القدرة باستخدام مجموعة مكثفات ( Capacitor Bank )

إن أبسط الطرق لتحسين معامل القدرة هو تركيب مكثفات عند المحركات أو لوحات التوزيع . حيث أن التيار الكهربائي خلال هذه المكثفات يسبق الجهد عليها بمقدار ( 90 ) درجة لذا فإنه يحد من تأثير التيار الحثي المتأخر عن الجهد مما يؤدي الي تقليل الكيلو فولت أمبير غير الفعال المطلوبة من المصدر الكهربائي .

تحديد قدرة المكثفات اللازمة لتحسين معامل القدرة

- قيمة معامل القدرة الحالي .
- قيمة الحمل ( كيلووات ) المطلوب تحسين معامل قدرتها .

• القيمة المأمولة لمعامل القدرة .

جيب تمام الزاوية (  $\varphi$  ) يحدد معامل القدرة .

جتا (  $\varphi$  ) = الكيلووات الفعال / الكيلو فولت أمبير غير الفعال .

## السلامة والصحة المهنية وتأمين بيئة العمل :

□ السلامة مسئولية كل فرد في موقع عمله ومرتبطة مع من حوله من أشخاص وآلات ومواد مستعملة وطرق تشغيل وغيرها.

□ السلامة هي مجموعة من الإجراءات الهادفة إلى منع وقوع الحوادث وإصابات العمل .

□ السلامة هي الهدف لإنتاج من دون حوادث أو إصابات عمل.

□ السلامة أنظمة وقوانين يجب على العاملين معرفتها كما يجب على الإدارة تطبيقها وعدم السماح للعاملين بتجاوزها.

□ يجب أن يكون هناك

1- تدريب وإشراف صحيح للعاملين على هذه الأنظمة.

2- خطط طوارئ لأي عملية.

تمت والحمد لله

مع تحيات

مهندس/ عصام غنيم

**Essam.Ghouname@gmail.com**

**002-01013682429**