



برنامج إدارة مياه الشرب والصرف الصحي Water and Wastewater Management Programme



الإدارة الفنية المستدامة

استخدام التحاليل المعملية في التحكم في
تشغيل محطات معالجة الصرف الصحي
يناير ٢٠١٣



**RO
DE
CO**





استخدام التحاليل المعملية للتحكم فى تشغيل محطات معالجه مياه الصرف الصحى

أهداف البرنامج

- ١- التعرف على المعالجه البيولوجيه لمياه الصرف الصحى
- ٢- معرفه أماكن جمع العينات
- ٣- معرفه التجارب المعملية ومعدلات إجراؤها
- ٤- معرفه القوانين المنظمه لصرف المخلفات السائله على المسطحات المائيه
- ٥- إجراء حسابات التحكم فى تشغيل محطات معالجه الصرف الصحى
- ٦- التعرف على الفحص الميكروسكوبى للحمأه المنشطه
- ٧- استخدام التحاليل المعملية فى التعرف على مشاكل التشغيل
- ٨- التعرف على المعالجه بالمرشحات الزلطيه وكيفية تشغيلها





جدول رقم (١-١) بعض نظم المعالجه بالحمأه المنشطه

F / M Ratio	عمر الحمأه (يوم)	مدة لتهويه بالساعه	MLSS (مجم / لتر)	نظام المعالجه
٠.٦ - ٠.٣	٦ - ٣	٨ - ٦	- ١٥٠٠ ٣٠٠٠	النظام التقليدي
٠.١٥ - ٠.٥	٣٠ - ٢٠	٣٦ - ١٨	- ٣٠٠٠ ٦٠٠٠	التهويه الممتدة
٠.٣ - ٠.٠٥	٣٠ - ١٠	٣٦ - ٨	- ٣٠٠٠ ٦٠٠٠	قنوات الأكدسة



التحليل المعملية المطلوبه على عينات مياه الصرف الصحي

- ١ - درجة الحرارة
- ٢ - قياس الأوكسجين الذائب (DO)
- ٣ - قياس الرقم الأيدروجيني (PH)
- ٤ - قياس الأوكسجين الحيوى الممتص (BOD)
- ٥ - قياس الأوكسجين الكيمياءى المستهلك (COD)
- ٦ - قياس تركيز المواد الصلبة العالقة (TSS)
- ٧ - قياس تركيز المواد الصلبة العالقة المتطايرة (VSS)
- ٨ - قياس الأمونيا - نيتروجين (N - NH₃)
- ٩ - قياس تركيز النترات - نيتروجين (N - NO₃)
- ١٠ - قياس تركيز النيتروجين العضوى (TKN)
- ١١ - قياس الكبريتيدات
- ١٢ - قياس الزيوت والشحوم
- ١٣ - قياس نسبة المواد الصلبة الكلية
- ١٤ - قياس الكلور الحر المتبقي





١-٢ قياس درجة الحرارة

- تكاثر ونمو نشاط البكتيريا يتأثر بدرجة حراره المياه كما أن المعالجه البيولوجيه تعتبر تفاعلات بيوكيميائيه فهي تتأثر بدرجة حراره المياه فكلما زادت درجة حراره المياه يزداد معدل تكاثر ونمو ونشاط ومعدل أكسده المواد العضويه بواسطه البكتيريا الهوائيه والعكس صحيح
- يجب ألا تزيد درجة حراره المياه عن ٣٥ درجة مئوية وزياده درجة حراره المياه فى المياه الخام عن ٣٥ درجة مئوية يدل على صرف مخلفات صناعية



٢ - ٢ قياس تركيز الأكسجين الذائب

■ الغرض من التهوية:-

أ - خلط مكونات حوض التهوية خلطا تاما

ب - توفير الأكسجين الذائب

- يتم توفير الأكسجين الذائب في حوض التهوية بواسطة التهوية الميكانيكية أو الهواء المضغوط وكلاهما يؤدي الغرض لتوفير الأكسجين الذائب اللازم لنمو ونشاط البكتريا الهوائية لأكسدة المواد العضوية الكربونية و النيتروجينية كما هو موضح بالمعادلة التاليه
وتعتمد كميته الأكسجين المستهلكه على تركيز المواد العضويه الكربونيه وتركيز الحمأه المنشطه في حوض التهويه :-

■ مادته عضويه ← أكسجين بكتيريا
ماده غير عضويه + مياه + طاقه + خلايا جديده

+ ثانى أكسيد الكربون



تابع قياس الأوكسجين الذائب DO

- يلي ذلك استهلاك البكتيريا الهوائية كمية من الأوكسجين الذائب في أكسده وتحلل المواد العضوية النيتروجينية الى نترات وتسمى هذه العملية **Nitrification** . وتعتمد الكمية المستهلكة على تركيز المواد النيتروجينية والحمأة المنشطة في حوض التهوية كما هو موضح بالمعادلات التالية :-

■ مادة عضوية نيتروجينية ← أمونيا

■ **Nitrosomonus**

■ أمونيا + أكسجين ← نيتريت + مياه

■ **Nitrobacter**

■ نيتريت + أكسجين ← نترات





تابع قياس الأوكسجين الذائب DO

- تعتمد مدة التهويه على نظام المعالجه بالحماه المنشطه ففى نظام المعالجه بالحماه المنشطه التقليديه تكون مدة التهويه من ٤ - ٨ ساعه وفى نظام المعالجه بالحماه المنشطه بنظام قنوات الأوكسده تكون مدة التهويه من ٨ - ٣٦ ساعه وفى نظام المعالجه بالحماه المنشطه بنظام التهويه الممتده تكون مدة التهويه من ١٨ - ٣٦ ساعه .
- يجب قياس الأوكسجين الذائب بصفة منتظمة يوميا من مخرج حوض التهويه وفى المياه الخارجه من السيب النهائى ويجب أن يكون تركيز الأوكسجين الذائب من ٢ - ٣ مجم / لتر إذا قل تركيز الأوكسجين الذائب فى حوض التهويه عن ١ مجم / لتر فان ذلك يؤدى الى نشاط البكتريا اللاهوائية و يقلل من نشاط البكتريا الهوائية
- يؤدى ذلك الى نمو و تزايد اعداد الكائنات الخيطية و ذلك احد أسباب ظهور الرغاوى البنيه فى أحواض التهويه ومن أهم هذه الكائنات (*Nocardia*) و (*Microthrix*) و (*Parvicella*) مما يؤدى الى تكوين حماة منشطة فقيرة و رديئة و يكون معدل ترسيبها بطيء جدا مما يؤدى الى انتفاخ الحماة و خروجها مع السيب النهائى لأحواض الترسيب مما يؤدى الى انخفاض كفاءه محطه المعالجه .





٢ - ٣ - قياس الرقم الأيدروجيني (PH)

- - يعتبر قياس الرقم الأيدروجيني مهم جدا في محطات معالجه مياه الصرف الصحي، ويجب توافر رقم هيدروجيني مناسب ويتراوح الرقم الأيدروجيني المناسب للمعالجه البيولوجيه من ٦ - ٨
- - انخفاض الرقم الأيدروجيني عن ٦ يؤدي الى نمو ونشاط الكائنات الخيطيه والفطريات في أحواض التهويه مما يقلل من سرعه ترسيب الحمأه وطفوالحمأه بأحواض الترسيب النهائى وخروجها مع السيبب النهائى مما يقلل من كفاءه محطه المعالجه .
- - يجب قياس الرقم الأيدروجيني فى كل من المياه الخام ومدخل أحواض التهويه والسيبب النهائى لمحطه المعالجه يوميا.





قياس الأكسجين الحيوى الممتص BOD-5

- تعتبر تجربته قياس الأكسجين الحيوى الممتص من أهم التجارب التى تجرى فى محطات معالجة مياه الصرف الصحى.
- يعرف الأكسجين الحيوى الممتص بكمية الأكسجين اللازم لأكسده المواد العضويه الكربونيه بواسطه البكتريا الهوائيه عند ٢٠ درجة مئوية لمده ٥ أيام
- يتم قياس الأكسجين الحيوى الممتص BOD كميّار لتركيز المواد العضويه الكربونيه فى المياه الخام وربطه مع التركيز التصميمي لمحطة المعالجه.
- يتم قياس BOD فى المياه الداخلة لحوض التهويه لمعرفة كميه الأكسجين الحيوى الممتص الداخلة لحوض التهويه (مجم / لتر) والتي 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 تطابق تركيزه مع المعايير و المواصفات المصريه





٢-٤- قياس الأوكسجين الكيمياءى المستهلك (COD)

- يعرف الأوكسجين الكيمياءى المستهلك (Chemical Oxygen Demand) بكمية الأوكسجين اللازم لأوكسده المواد العضويه بواسطه ماده كيمياءيه مؤكسده مثل داى كرومات البوتاسيوم عند ١٥٠ درجه مئوية لمده ساعتين .
- يعبر تركيز الأوكسجين الكيمياءى المستهلك عن تركيز المواد العضويه بمجم / لتر وسمى الأوكسجين الكيمياءى المستهلك حيث يتم أوكسده وتحليل المواد العضويه بواسطه مواد كيمياءيه مؤكسده ويستخدم الأوكسجين الكيمياءى المستهلك فى تحديد تركيز المواد العضويه ويتم قياسه فى كل من المياه الخام و المياه الداخلة لأحواض التهويه وفى السيب النهائى لمحطه المعالجه
- تعتبر تجربه قياس الأوكسجين الكيمياءى المستهلك تجربه سريعه لقياس تركيز المواد العضويه بالمقارنه بتجربه الأوكسجين الحيوى الممتص حيث تستغرق تجربه COD حوالى ساعتين ونصف بينما تستغرق تجربه BOD خمسه أيام
- يتراوح تركيز COD الى تركيز BOD ما بين (١.٧ - ٢)



٢ - ٦ - قياس المواد الصلبة العالقة الكليه TSS

■ تجر به قياس المواد الصلبه العالقه الكليه (Total Suspended Solids) من التجارب المهمه.

يتم أخذ عينات واجراء هذه التجربه فى الأماكن التاليه

أ - المياه الخام الوارده للمحطه

ب - أحواض الترسيب الابتدائى لتحديد كفاءه الاحواض ، وتتراوح من ٤٠ - ٦٠ %

وفى حاله انخفاض كفاءه الترسيب الابتدائى عن ٤٠ % فإن ذلك يدل على خروج حمأه مع المياه الخارجه ، ويرجع الى أحد العوامل التاليه :-

١ - انخفاض مده المكث فى حوض الترسيب الابتدائى

٢ - زياده تركيز الحمأه فى الحوض وعدم سحبها بالمعدلات المطلوبه

٣ - حدوث كسر فى الكساحات السفليه

٤ - توقف حركه الكوبرى وبالتالي توقف تجميع الحمأه بالأحواض

ج - السيب النهائى





تابع قياس المواد الصلبة العالقه الكليه TSS

- د - أحواض التهويه حيث يطلق عليها قياس المواد العالقه فى أحواض التهويه (MLSS)
- هـ - الحمأه المنشطه المعاده ويطلق عليها (RAS SS)
- و - الحمأه المنشطه الزائده ويطلق عليها (WAS SS)
وتستخدم هذه التجارب فى حسابات التشغيل التاليه :-
- ١ - حساب كميّه الحمأه المنشطه المعاده
- ٢ - حساب دليل حجم الحمأه
- يختلف تركيز المواد الصلبة العالقه (ML SS) فى حوض التهويه حسب نوع المعالجه
- فى النظام التقليدي للمعالجه بالحمأه المنشطه يتراوح تركيز المواد الصلبة العالقه فى حوض التهويه من ١٥٠٠ - ٢٥٠٠ مجم / لتر وفى نظام المعالجه البيولوجية بقتوات الأكسده والتهويه الممتده يتراوح تركيز المواد الصلبة العالقه فى حوض التهويه من ٣٠٠٠ - ٦٠٠٠ مجم / لتر .



٢ - ٧ - 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
- تمثل الكائنات الحية الدقيقة حوالي ٩٠% من الحمأة المنشطة و يتراوح نسبة المواد الصلبة العالقة المتطايرة حوالي من ٨٠ إلى ٩٠% من المواد الصلبة العالقة الكلية
- يتم التحكم في التشغيل في المعالجة بالحمأة المنشطة عن طريق تثبيت تركيز المواد العالقة المتطايرة في حوض التهوية و يتم ذلك عن طريق التحكم في كمية الحمأة المنشطة المعادة والزائده .
- كما يتم قياسها في الحمأة المنشطة المعادة (RAS vss) والحمأة المنشطة الزائده (WAS vss) و السيب النهائي لاستخدامها في حساب نسبة الغذاء الى نسبة الكائنات الحية الدقيقة F/M ratio و عمر الحمأة و كميته الزائده .





٢ - ٨ - قياس النترات – نيتروجين NO3-N

- تقوم البكتيريا الهوائية بأكسده الأمونيا الى نيتريت ثم يتأكسد النيتريت الى نترات وهذه العملية تسمى (Nitrification) .
- يلاحظ أن تركيز النترات يزيد في مخرج التهويه عن تركيزه في مدخل التهويه
- وكذلك يزداد تركيز النترات في مخرج أحواض الترسيب النهائى عنه في مخرج التهويه أما اذا وجد أن تركيزه في مخرج الترسيب النهائى أقل من تركيزه في مخرج التهويه فان هذا يدل على حدوث اختزال للنترات الى غاز نيتروجين وتسمى هذه العملية (DE nitrification)
- وفي حالة حدوث ذلك يحدث طفو للحماة في أحواض الترسيب النهائى
- الأسباب التى تؤدى الى حدوث اختزال النترات الى غاز نيتروجين :
 - أ - انخفاض تركيز DO عن ١ مجم / لتر
 - ب - انخفاض الرقم الأيدروجينى عن ٦
 - ج - زياده تركيز المواد النيتروجينية العضويه فى المياه الخام
 - د - انخفاض القلويه الكليه للمياه عن ٥٠ مجم / لتر



٢ - ٩ - قياس كالدال- نيتروجين TKN

- يعرف **TKN** بكالدال نيتروجين وهو مجموع قياس الأمونيا والنيتروجين 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 النيتروجينية العضويه
- يقاس تركيز النيتروجين العضوى فى المياه الخام الوارده لمحطه المعالجه
- يؤدى زياده تركيزه الى مشاكل عديدة حيث أنها تكون أحد أسباب حدوث اختزال المواد النيتروجينية وتحويل النترات الى غاز نيتروجين مما يؤدى الى انخفاض سرعه ترسيب الحمأه وطفوها فى أحواض الترسيب النهائى





٢ - ١٠ - قياس الكبريتيدات

- يتم قياس تركيز الكبريتيدات كميّار لحدوث تحلل لاهوائى للمواد العضويه نتيجة عدم توافر أكسجين ذائب ونمو ونشاط البكتيريا اللاهوائية .
- يتم إجراء تجربته قياس الكبريتيدات فى المياه الخام
- فى حاله وجود مخلفات حيوانيه مع مياه الصرف الصحى الخام الوارده لمحطه المعالجه سيؤدى ذلك الى زياده تركيز الكبريتيدات فى المياه الخام (أكثر من ٨ مجم / لتر) مما قد يؤدى الى نمو الكائنات الخيطيه فى أحواض التهويه مما يؤدى الى حدوث طفو للحماة 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 .



٢ - ١١ قياس الزيوت والشحوم

- يتم قياس تركيز الزيوت والشحوم فى الاماكن التالية:
- المياه الخام
 - مخرج الراسب الرملى و فصل الزيوت والشحوم
 - مخرج الترسيب الابتدائى
 - السيب النهائى للمحطه





١٣ - قياس نسبة المواد الصلبة فى الحمأه

- يتم تقدير النسبه المئويه للمواد الصلبة الكليه فى الحمأه فى كلا من الحمأه الابتدائيه والحمأه المركزه والحمأه الجافه حيث يتم تقدير نسبة المواد الصلبة فى الحمأه الابتدائيه لمعرفة معدلات سحب الحمأه من أحواض الترسيب الابتدائى
- يجب أن تتراوح نسبة المواد الصلبة فى الحمأه الابتدائيه من (١-٢ %)
- أما إذا كانت أقل من ١ % فهذا معناه أن معدلات سحب الحمأه على
- وإذا كانت أكبر من ٢ % فهذا معناه أن معدل سحب الحمأه واطى
- يتم أيضا قياس % للمواد الصلبة فى الحمأه المركزه حيث أن نسبتها تتراوح من ٨ - ١٠ %
- يتم أيضا تقدير % للمواد الصلبة فى الحمأه الجافه بأحواض التجفيف



٢ - ١٤ - قياس الكلور الحر المتبقي

يستخدم الكلور في محطات معالجة مياه الصرف الصحي في تقليل التلوث البكتريولوجي في المياه التي تم معالجتها
ويتم حقن الكلور في المياه الخارجة من الترسيب النهائي والداخلة لحوض المزج بالكلور لكي تمكث المياه المضاف إليها الكلور في هذا الحوض مدة لا تقل عن ٣٠ دقيقة
ويتم جمع العينة من المياه الخارجة من الهدار الخاص بحوض المزج بالكلور ويجب ألا يقل تركيز الكلور الحر المتبقي في العينة الخارجة من السيب النهائي عن ٠.٥ مجم / لتر



الجدول رقم (٢ - ١) التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها ٢٠٠٠٠ م ٣
/ يوم فأقل

م	اسم الاختبار	معدلات إجراءات	مكان أخذ العينه
١	الأكسجين الذائب	يومية	- التهويه - السيب النهائى
٢	الرقم الأيدروجينى	يومية	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائى
٣	الأكسجين الحيوى الممتص	٢ كل اسبوع	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائى
٤	الأكسجين الكيمياءى المستهلك	٢ كل اسبوع	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائى





تابع الجدول رقم (٢ - ١) التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها
٢٠٠٠٠ م / ٣ / يوم فأقل

٥	المواد الصلبة العالقه الكلية	يومية	- المياه الخام - مخرج الترسيب الابتدائى - حوض التهويه - السيب النهائى - الحمأه المنشطه المعاده
٦	المواد الصلبة العالقه المتطايره	مرتين كل اسبوع	- حوض التهويه - الحمأه المنشطه المعاده
٧	النترات - نيتروجين	اسبوعيا	- المياه الخام - مدخل التهويه - مخرج الترسيب النهائى - السيب النهائى
٨	النيتروجين العضوى	اسبوعيا	- المياه الخام - السيب النهائى
٩	الكبريتيدات	مرتين كل اسبوع	- المياه الخام - السيب النهائى





تابع الجدول رقم (٢ - ١) التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها
٢٠٠٠٠ م ٣ / يوم فأقل

١٠	الزيوت والشحوم	مره كل اسبوعيين	- المياه الخام - مدخل الترسيب الابتدائي - مدخل التهويه - السيب النهائي
١١	الأمونيا - نيتروجين	اسبوع	- المياه الخام - السيب النهائي
١٢	% للمواد الصلبه	اسبوع	- الحمأه الابتدائيه -- الحمأه المركزه - الحمأه الجافه
١٣	الكلور الحر المتبقي	يومية	- السيب النهائي
١٤	الفحص الميكروسكوبي	حسب ظروف التشغيل	- حوض التهويه





**الجدول رقم (٢ - ٣) التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها من
٢٠٠٠٠ حتى ٦٠٠٠٠ م٣ / يوم**

م	اسم الاختبار	معدلات إجرائه	مكان أخذ العينه
١	الأكسجين الذائب	يوميًا	- التهويه - السيب النهائي
٢	الرقم الأيدروجيني	يوميًا	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائي
٣	الأكسجين الحيوى الممتص	٣ كل اسبوع	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائي
٤	الأكسجين الكيمياءى المستهلك	٣ كل اسبوع	- المياه الخام مدخل التهويه السيب النهائي
٥	المواد الصلبه العالقه الكليه	يوميًا	- المياه الخام - مخرج الترسيب الابتدائى - حوض التهويه - السيب النهائي - الحمأه المنشطه المعاده



تابع الجدول رقم (٢ - ٣) التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها
من ٢٠٠٠٠ حتى ٦٠٠٠٠ م / ٣ / يوم

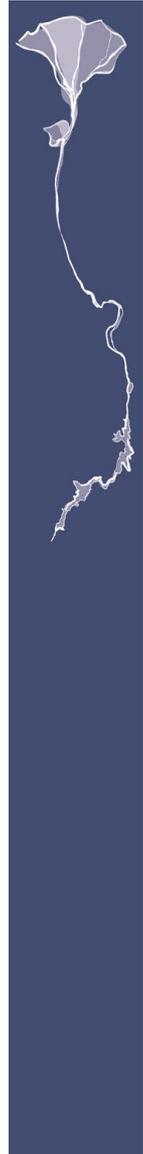


اسم الاختبار	معدل إجرائه	مكان أخذ العينه
٦	المواد الصلبه العالقه المتطايره	- حوض التهويه - الحمأه المنشطه المعاده
٧	النيتروجين العضوى	- المياہ الخام - السيب النهائى
٨	الكبريتيدات	- المياہ الخام - السيب النهائى



تابع الجدول رقم (٢ - ٣) التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها من ٢٠٠٠٠ حتى ٦٠٠٠٠ م٣ / يوم

م	اسم الاختبار	معدلات إجرائه	مكان أخذ العينه
٩	الزيوت والشحوم	مره كل اسبوع	- المياه الخام - مدخل الترسيب الابتدائى - مدخل التهويه - السيب النهائى
١٠	الأمونيا - نيتروجين	اسبوع	- المياه الخام - السيب النهائى
١١	% للمواد الصلبه	اسبوع	- الحمأه الابتدائيه -- الحمأه المركزه - الحمأه الجافه
١٢	الكلور الحر المتبقي	يومية	- السيب النهائى
١٣	الفحص الميكروسكوبي	حسب ظروف التشغيل	- حوض التهويه





الجدول رقم (٣ - ٣) التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها أعلى من ٦٠٠٠٠ م٣ / يوم

م	اسم الاختبار	معدلات إجراؤه	مكان أخذ العينه
١	الأكسجين الذائب	يوميًا	- التهويه - السيب النهائي
٢	الرقم الأيدروجيني	يوميًا	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائي
٣	الأكسجين الحيوى الممتص	يوميًا	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائي
٤	الأكسجين الكيمياءى المستهلك	يوميًا	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائي
٥	المواد الصلبه العالقه الكليه	يوميًا	- المياه الخام - مخرج الترسيب الابتدائى - حوض التهويه - السيب النهائي - الحمأه المنشطه المعاده





تابع الجدول رقم (٣ - ٣) التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التى تصرفها
أعلى من ٦٠٠٠٠ م٣ / يوم

م	اسم الاختبار	معدلات إجراؤه	مكان أخذ العينه
٦	المواد الصلبة العالقه المتطايره	يومية	- حوض التهويه - الحمأه المنشطه المعاده
٧	النترات - نيتروجين	٣ مرات فى الاسبوع	- المياه الخام - مدخل التهويه - مخرج الترسيب النهائى - السيب النهائى
٨	النيتروجين العضوى	٣ مرات فى الاسبوع	- المياه الخام - السيب النهائى
٩	الكبريتيدات	يومية	- المياه الخام - السيب النهائى





تابع الجدول رقم (٣ - ٣) التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها
أعلى من ٦٠٠٠٠ م٣ / يوم

م	اسم الاختبار	معدلات إجراؤه	مكان أخذ العينه
١٠	الزيوت والشحوم	مره كل اسبوع	- المياه الخام - مدخل الترسيب الابتدائي - مدخل التهويه - السيب النهائي
١١	الأمونيا - نيتروجين	٣ مرات فى الاسبوع	- المياه الخام - السيب النهائي
١٢	% للمواد الصلبه	اسبوع	- الحمأه الابتدائيه -- الحمأه المركزه - الحمأه الجافه
١٣	الكلور الحر المتبقي	يوميا	- السيب النهائي
١٤	الفحص الميكروسكوبي	اسبوع	- حوض التهويه





الفصل الثالث القوانين والمعايير المنظمة لصرف المخلفات السائلة

- ١-٣- القانون ٤٨ لسنة ١٩٨٢ وتعديلاته الاخيرة
- ١-٢-٣- صرف المخلفات السائلة على مسطحات المياه المعذبة
- ٢-٢-٣- صرف المخلفات السائلة على المسطحات الغير عذبه
- ٣-٢-٣- القرار الوزاري رقم ٤٤ لسنة ٢٠٠٠
- ٢-٣- القانون رقم ٤ لسنة ١٩٩٤



ماده ٦١

معايير الترخيص بصرف المخلفات السائلة المعالجة على مسطحات المياه العذبة وخزانات المياه الجوفية التي وضعتها وزارة الصحة

فرع النيل والرياحات والترع والجنايبات وخزانات المياه الجوفية (مجم / لتر)	البيان
٥٣٥	درجة الحرارة
٩ - ٦	الأس الايدروجيني
خالية من المواد الملونة	اللون
٢٠	الأكسجين الحيوى الممتص
٤٠	الاكسجين الكيميائي المستهلك (دايكرومات)
١٠	الاكسجين الكيميائي المستهلك (برمنجنات)
٨٠٠	مجموع المواد الصلبة الذائبة
٧٠٠	رماد المواد الصلبة الذائبة
٣٠	المواد العالقة
٢٠	رماد المواد العالقة
١	الكبريتيدات
٥	الزيوت / الشحوم والراتنجات
١	الفوسفات (غير عضوى)
٣٠	النترات
٠.٠٠١	الفيونول



تابع مادته ٦١ معايير الترخيص بصرف المخلفات السائلة المعالجة على مسطحات المياه العذبة وخزانات المياه الجوفية التي وضعتها وزارة الصحة

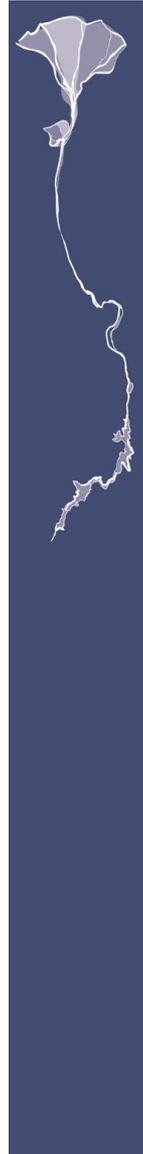
البيانات	فرع النيل والرياحات والترع والجنابيات لتر / (وخزانات المياه الجوفية) مجم
الفلوريدات	٠.٥
الكلور المتبقى	١
مجموع المعادن الثقيلة وتشمل (X)	١
المنجنيز	٠.٥
الزنك	١
الفضة	٠.٠٥
المنظفات الصناعية	٠.٠٥
العد الاحتمالي للمجموعة القولونية في ١٠٠ سم	٢٥٠٠



ماده ٦٦

يجب أن تتوفر في مياه الصرف الصحي والمخلفات الصناعية السائلة التي يرخص بصرفها على مسطحات المياه غير العذبة - المعايير والمواصفات الآتية :-

مواصفات مياه الصرف الصحي (مجم / لتر)	البيان
٥٣٥ مئوية	درجة الحرارة
٩ - ٦	الأس الايدروجيني
٦٠	الاكسجين الحيوى الممتص
٨٠	الاكسجين الكيميائي المستهلك (دايكرومات)
٤٠	الاكسجين الكيميائي المستهلك (برمنجنات)
لا يقل عن ٤	الاكسجين الذائب
١٠	الزيوت والشحوم
٢٠٠٠	المواد الذائبة
٥٠	المواد العالقة
خالية من المواد الملونه	المواد الملونه
١	الكبريتيدات





تابع مادته ٦٦
يجب أن تتوفر في مياه الصرف الصحي والمخلفات الصناعية السائله التي يرخص بصرفها على
مسطحات المياه غير العذبة - المعايير ومواصفات الاتيه :-

البيانات	فرع النيل والرياحات والترع والجنايبات وخزانات المياه الجوفيه (مجم / لتر)
السيانيد	--
الفوسفات	--
النيترات	٥٠
الفلوريدات	--
الفينول	--
مجموع المعدات الثقيلة	١
المبيدات بأنواعها	معدوم
العد الاحتمالي للمجموعة القولونية في ١٠٠ سم ٢	٥٠٠٠



قرار وزير التعمير والمجتمعات الجديدة والإسكان والمرافق رقم ٤٤ لسنة ٢٠٠٠ الخاص بمعايير صرف المخلفات السائلة على شبكات الصرف الصحي

أولا :-

- المباني التي تسرى على أحكام المادة ٧ القانون هي : محال غسيل القمح والحبوب
- محلات تقطير الخمر - محلات البوظة - معامل المكرونة - ورش البلاط - مصانع الصابون - المصابغ - ورش الطلاء معاصر الزيوت - مغاسل و تشحيم السيارات - المجازر - مدايغ الجلود - مصانع الأدوية والكيماويات الجلود- مصانع الأدوية والكيماويات - مصانع الغزل - النسيج - مصانع الألبان - الحديد والصلب - المصانع المستخدمة للمواد الحمضية - معامل التصوير وتحميض الأفلام .

يجب أن تتوافر في المخلفات السائلة من المحال العمومية أو التجارية أو المصنع التي تصب في شبكات الصرف الصحي الشروط والمعايير الآتية :-

- ألا تزيد درجة الحرارة عن ٤٣ درجة مئوية
- ألا يقل الأس الايدروجيني عن ٦ ولا يزيد عن ٩.٥
- ألا تزيد تركيز المواد الذائبة عن ٢٠٠٠ مجم / لتر
- ألا يزيد تركيز المواد القابلة للتسريب بعد ١٠ دقائق عن ٨ مليلتر / لتر
- ألا يزيد تركيز المواد القابلة للتسريب بعد ٣٠ دقيقة عن ١٥ مليلتر / لتر



تابع المعايير والمواصفات الواجب توافرها في المخلفات السائلة التي يرخص بصرفها في شبكات مياه الصرف الصحي

ألا يزيد تركيز المواد العالقة عن ٦٠٠ مجم / لتر

ألا يزيد تركيز الأكسجين الحيوى عن ٨٠٠ مجم / لتر

ألا يزيد تركيز الأكسجين الكيماوي المستهلك (ديكرومات) عن ١١٠٠ مجم / لتر

ألا يزيد تركيز الكبريتيدات عن ١٠ مجم/لتر مقدرة على أساس الكبريت

ألا تزيد تركيز السيانيدات عن ٠.٢ مجم / لتر

ألا يزيد تركيز الفوسفات عن ٢٥ مجم / لتر

ألا يزيد تركيز النترات عن ٣٠ مجم / لتر

ألا يزيد تركيز الفلوريدات عن ١ مجم / لتر

لا يزيد تركيز الفينول عن ٠.٠٥ مجم / لتر

ألا يزيد تركيز الكروم السداسى عن ٠.٥ مجم / لتر

ألا يزيد تركيز الكاديوم عن ٠.٢ مجم / لتر

ألا يزيد تركيز الرصاص عن ١ مجم / لتر

ألا يزيد تركيز الزئبق عن ٠.٢ مجم / لتر

ألا يزيد تركيز الفضة عن ٠.٥ مجم / لتر

ألا يزيد تركيز النحاس عن ١.٥ مجم / لتر





تابع المعايير ومواصفات الواجب توافرها في المخلفات السائلة التي يرخص بصرفها في شبكات مياه الصرف الصحي

- ألا يزيد تركيز النيكل عن ١ مجم / لتر
- ألا يزيد تركيز القصدير عن ٢ مجم / لتر
- ألا يزيد تركيز الزرنيخ عن ٢ مجم / لتر
- ألا يزيد تركيز البورون عن ١ مجم / لتر
- ألا يزيد تركيز الأمونيا عن ١٠٠ مجم / لتر
- ألا يزيد تركيز الكلور الحر عن ١٠ مجم / لتر
- ألا يزيد تركيز ثاني أكسيد الكبريت عن ١ مجم / لتر
- ألا يزيد تركيز الفورمالدهيد عن ١٠ مجم / لتر
- ألا تزيد تركيز الشحوم الزيوت والمواد الراتنجية عن ١٠٠ مجم / لتر

الفضة - الزئبق - النحاس - النيكل - الزنك - الكروم - الكاديوم - القصدير يجب ألا تركيزها منفردة أو متجمعة عن ١٠ مجم / لتر إذا لم يتجاوز حجم المخلفات المنصرفة عن ٥٠ م^٣ / يوم ولا تزيد عن ٥ مجم / لتر إذا زاد عن حجم المخلفات المنصرف إلى شبكه الصرف الصحي عن ٥٠ م^٣ / يوم .

كما يجب أن تخلو المخلفات السائلة من البترول الأثيري أو أي مواد بترولييه و المشتقات المنتجه منه وأكسيد الكالسيوم والمذيبات العضويه أو أي مادة ترى هيئة الصرف أن تواجهها يؤدي آلي خطورة على العمال القائمين بصيانة الشبكة أو الأضرار بمنشآت المجارى أو بعملية التنقية أو ما يؤدي تواجهها آلي تلوث البيئة نتيجة لصرف ناتج عمليات التنقية لمياه المجارى كما يجب أن تخلو المخلفات الصناعية السائلة من أي مبيدات كيميائية أو مواد مشعه .



الفصل الرابع :

التحكم فى تشغيل محطات معالجه مياه الصرف الصحى

٤-٢- حساب حجم الحمأ المترسبه بعد ٣٠ دقيقه

٤-٣- حساب دليل حجم الحمأ

٤-٤- حساب كميه الحمأ المنشطه المعاده

٤-٥- حساب نسبة الغذاء الى نسبة الكائنات الحيه الدقيقه

٤-٦- حساب عمر الحمأ

٤-٧- حساب كميه الحمأ الزائده

٤-٨- حساب كفاءه المحطه

٤-٩- الفحص الميكروسكوبى للحمأ المنشطه





حساب دليل حجم الحمأة (SVI)

حجم الحمأة المترسبة في ٣٠ دقيقة (مللي) $\times 1000$
دليل حجم الحمأة =

تركيز المواد الصلبة العالقة في حوض التهوية

مثال:-

إذا كان حجم الحمأة في المخبار بعد ٣٠ دقيقة = ١٥٠ مللي

إذا كان تركيز المواد الصلبة العالقة في التهوية = ٢٠٠٠ مجم / لتر

فأحسب دليل حجم الحمأة.

دليل حجم الحمأة = ٧٥





حساب تركيز MLVSS المطلوب في أحواض التهويه

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

مثال :-

إذا كانت محطة معالجه صرف صحي بالحمأه المنشطه التقليديه حيث أن نسبه الغذاء إلى نسبه الكائنات الحيه الدقيقه تتراوح من ٠.٢ - ٠.٤ ومطلوب تثبيت هذه النسبه عند ٠.٣ فما تركيز (MLVSS) علما بأن :-
تركيز الأكسجين الحيوى الممتص الداخل لحوض التهويه = ٣٠٠ مجم / لتر

إذا كان كميه مياه الصرف الصحي الداخله للتهويه = ١٠٠٠٠٠ م^٣ / يوم

إذا كان حجم التهويه = ٥٠٠٠ م^٣

فما هو التركيز المطلوب من MLVSS

تركيز المواد العالقه المتطايره في التهويه = ٢٠٠٠ مجم / لتر





حساب نسبة الغذاء الى نسبة الكائنات الحية الدقيقة (F/M Ratio)

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

مثال :-

إذا كان تركيز BOD الداخل للتهويه = ٣٠٠ مجم / لتر

إذا كان كمية المياه الداخلة للتهوية (Q) = 10000 م^٣ / يوم

إذا كان تركيز المواد الصلبة العالقة المتطايرة في التهوية = ٤٠٠٠ مجم / لتر

إذا كان حجم حوض التهوية = ٥٠٠٠ م^٣

نسبة الغذاء = ٠.١٥





حساب كمية الحمأة المنشطة المعادة RAS

$$Q_{RAS} \text{ Rate} = 1 - \frac{\frac{MLSS \text{ mg/L}}{RAS \text{ mg/L}} \times Q}{RAS \text{ mg/L}}$$

حيث أن: -

Q_{RAS}	=	كمية الحمأة المنشطة المعادة لحوض التهوية م ³ / يوم
Q	=	كمية المياه الداخلة لحوض التهوية (م ³ / يوم)
$MLSS$	=	تركيز المواد الصلبة العالقة في حوض التهوية (مجم / لتر)
RAS	=	تركيز المواد الصلبة العالقة في الحمأة المنشطة المعادة (مجم / لتر)



حساب كمية الحمأه المنشطه المعاده RAS

مثال:-

اذا كان كمية المياه الخام الداخلة لحوض التهوية فى اليوم = ١٠٠٠٠٠ م٣ / يوم
اذا كان تركيز المواد العالقه فى التهوية = ٣٠٠٠ مجم / لتر
اذا كان تركيز المواد العالقه فى الحمأه المنشطه المعاده = ٨٠٠٠ مجم / لتر

كميه الحمأه المنشطه = ٦٠٠٠ م٣ / يوم
المعاده





حساب عمر الحمأة (MCRT) (SRT) Sludge Age

كمية المواد الصلبة العالقة المتطايرة في التهويه كجم

= عمر الحمأة

$$\frac{\text{كمية المواد الصلبة العالقة المتطايرة الخارجة من المحطة كجم / يوم}}{\text{MLVSS} \times v}$$

MCRT =

$$\text{WASvss} \times Q_{\text{was}} + \text{Evss} \times \text{EQ}$$

حيث أن :-

$$\text{MCRT} = \frac{V}{\text{كمية الحمأة الزائدة م}^3 \text{ / يوم}}$$

عمر الحمأة باليوم
حجم التهويه (م³)

Q_{was} =

كمية الحمأة الزائدة م³ / يوم

WAS_{vss} =

تركيز المواد الصلبة العالقة المتطايرة في الحمأة الزائدة

MLVSS =

تركيز المواد الصلبة العالقة المتطايرة في حوض التهوية

EQ =

كمية المياه الخارجة من المحطة م³ / يوم

Evss =

تركيز المواد العالقة المتطايرة في المياه الخارجة في السيب النهائي



حساب عمر الحمأة (MCRT) (SRT) Sludge Age

- مثال:-
- اذا كان حجم التهوية = ٤٠٠٠ م^٣
- اذا كان كمية الحمأة الزائدة = ٢٠٠ م^٣ / يوم
- اذا كان تركيز المواد العالقة المتطايرة في التهوية = ٢٠٠٠ مجم / لتر
- اذا كان تركيز المواد العالقة المتطايرة في المياه الخارجة في السيب النهائي = ١٠ مجم / لتر
- اذا كان تركيز المواد العالقة في الحمأة الزائدة = ٨٠٠٠ مجم / لتر
- اذا كان كمية المياه الخارجة من المحطة = ٥٠٠٠ م^٣ / يوم
- عمر الحمأة باليوم = ٤.٨ يوم



حساب كمية الحمأة المنشطة الزائدة WAS

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

■ حيث أن :-

- QW = كمية الحمأة الزائدة بالمتري المكعب في اليوم
- $MLVSS$ = تركيز المواد الصلبة العالقة المتطايرة في حوض التهوية مجم / لتر
- V = حجم حوض التهوية م³
- SRT = عمر الحمأة باليوم
- WAS_{vss} = تركيز المواد العالقة المتطايرة في الحمأة المنشطة الزائدة مجم/لتر





حساب كمية الحمأة المنشطة الزائدة WAS

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

مثال :-

إذا كان حجم التهوية

إذا كان تركيز

إذا كان تركيز

$$= 4000 \text{ م}^3$$

$$MLVSS = 3000 \text{ مجم / لتر (3 جم / م}^3 \text{)}$$

$$WAS_{vss} = 8000 \text{ مجم / لتر}$$

$$= 6 \text{ يوم}$$

إذا كان عمر الحمأة

$$\text{كمية الحمأة الزائدة (3 م}^3 \text{ / يوم)} = 250 \text{ م}^3 \text{ / يوم}$$



حساب كفاءة المحطة في معالجه BOD

$$\text{كفاءة أى مرحلة أو المحطة} = \frac{\text{التركيز الداخلى} - \text{التركيز الخارج}}{\text{التركيز الداخلى}} \times 100$$

مثال (١) :-

احسب كفاءة المعالجه البيولوجيه فى معالجه المواد العضويه (من المعلومات الآتية :-
إذا كان تركيز BOD فى المياه الخام = ٣٦٠ مجم / لتر
إذا كان تركيز BOD فى السيبب النهائى = ٢٠ مجم / لتر
طريقه الحساب :-

$$\text{كفاءة أى مرحلة أو المحطة} = \frac{\text{التركيز الداخلى} - \text{التركيز الخارج}}{\text{التركيز الداخلى}} \times 100$$



كفاءة محطة المعالجة في معالجة المواد العالقه الكليه TSS

- احسب كفاءة محطة المعالجة في معالجة المواد العالقه الكليه من المعلومات الآتية :-
- تركيز المواد العالقه الكليه في المياه الخام = ٤٠٠ مجم / لتر
 - تركيز المواد العالقه الكليه في السيب النهائي = ٢٠ مجم / لتر
- طريقه الحساب :-

اذا كان تركيز TSS في المياه الخام = ٤٠٠ مجم / لتر
اذا كان تركيز TSS في السيب النهائي = ٢٥ مجم / لتر

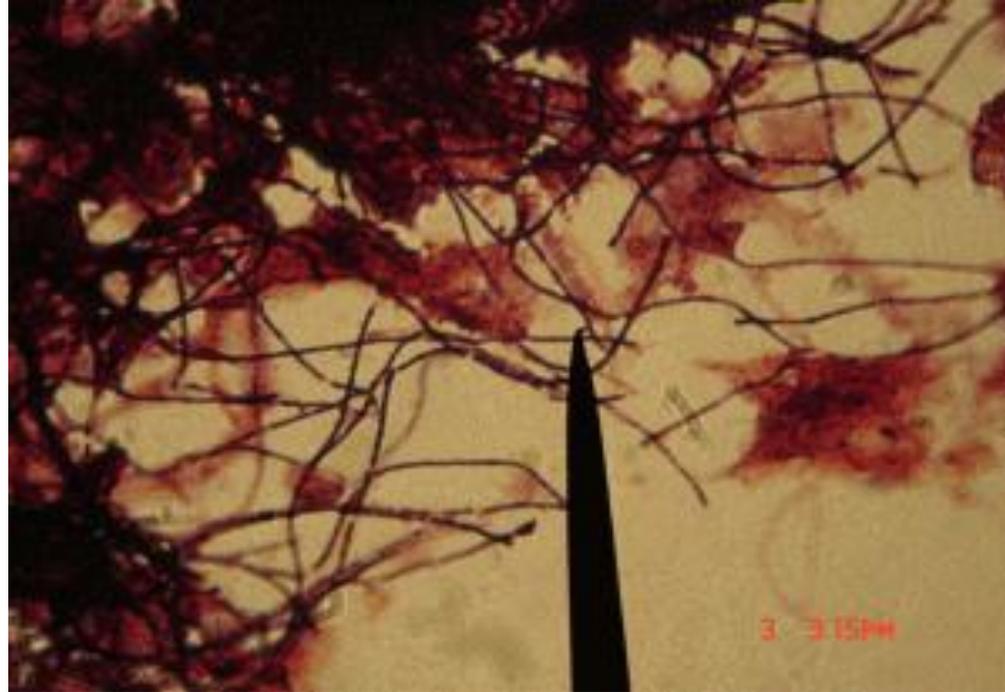
كفاءة المحطه = ٩٣.٧٥ %





Micro thrix Parvicell

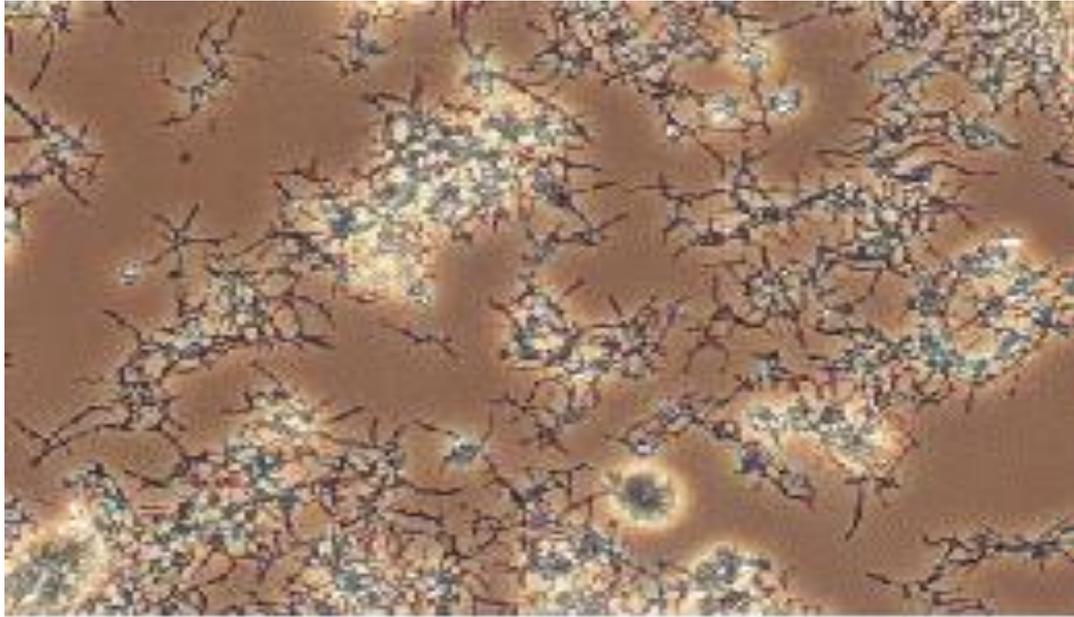
ينمو في الحمأه المنشطه نتيجة زياده تركيز الزيون والشحوم في أحواض
التهويه





Nocardia

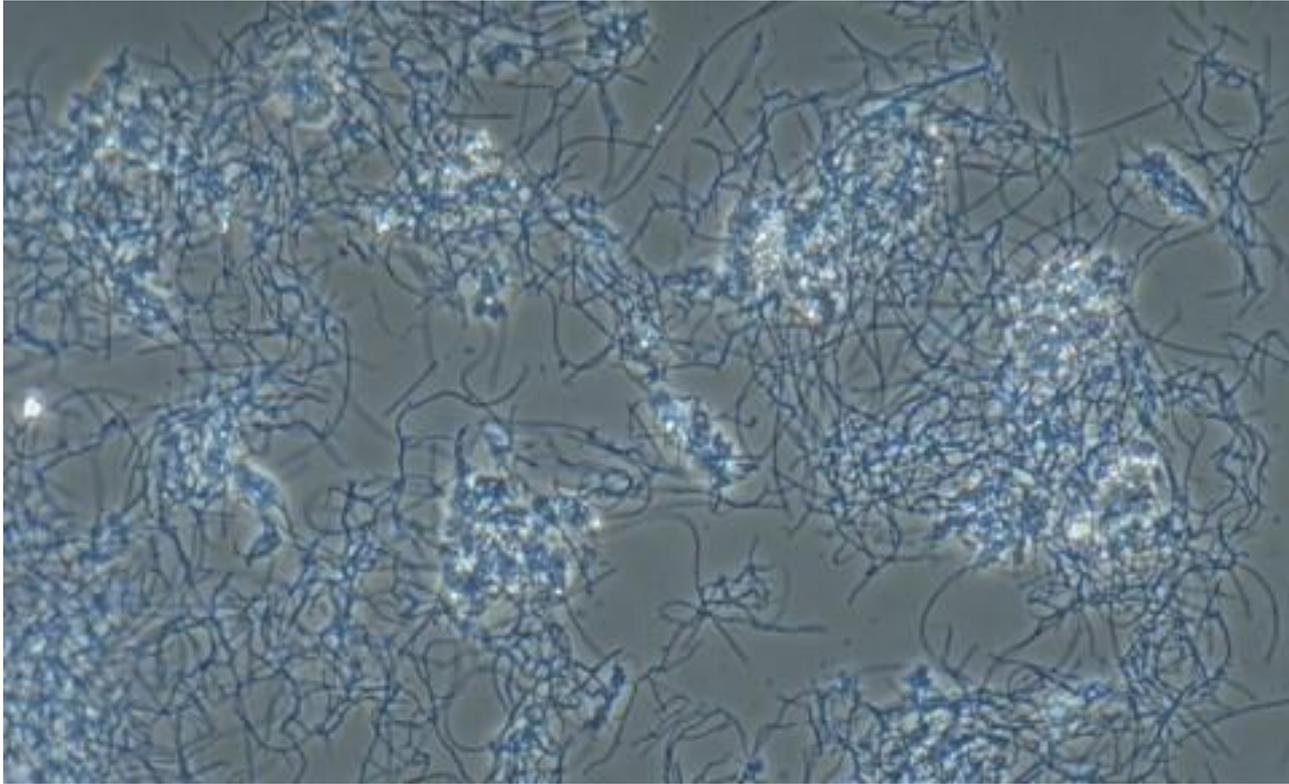
نوع من الكائنات الخيطيه (يوجد في الحمأه المنشطه نتيجه زياده تركيز
MLVSS و زياده عمر الحمأه



Nocardia Foam (200X)



تكون حمأ منشطه بطينه الترسيب لوجود كائنات خيطيه





الكائنات الأولية السائدة والمكونة للحماء المنشطه الناضجه Protozoa

1- ROTIFRA



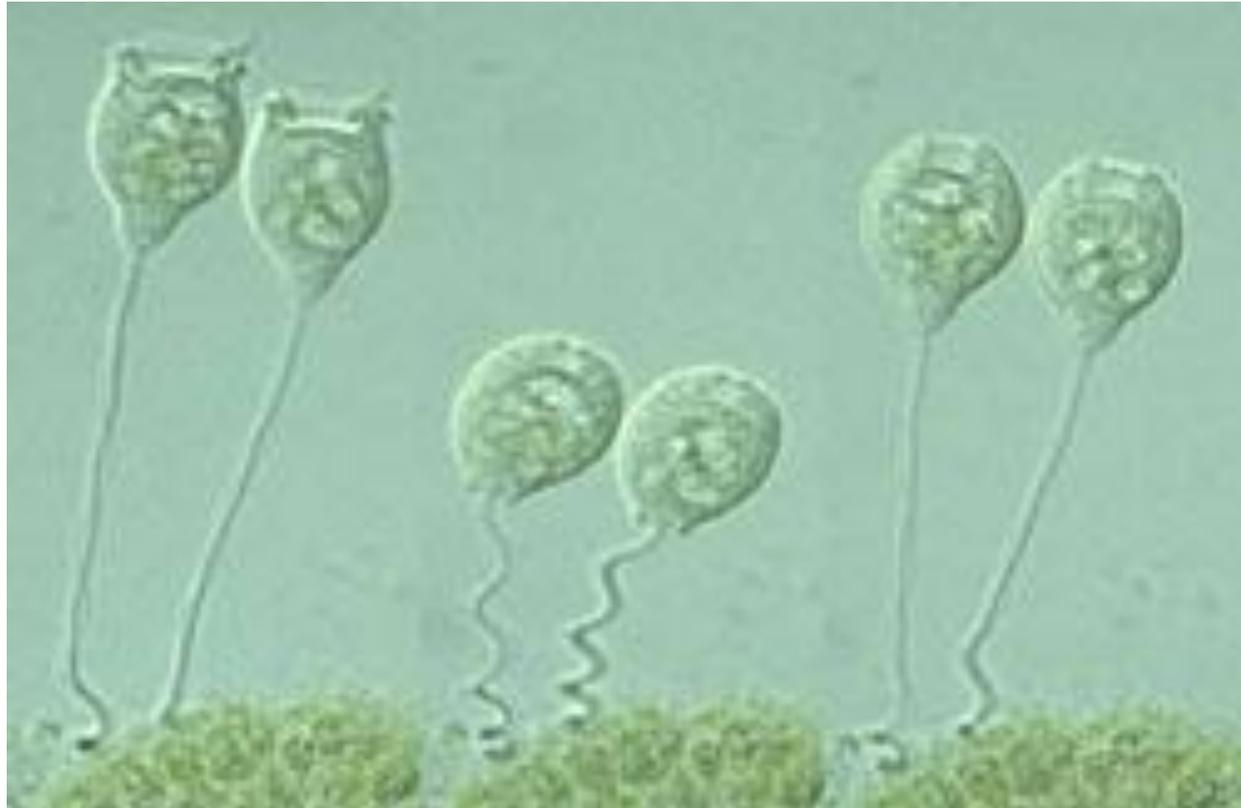


Stalked Ciliated Protozoa

البروتوزوا ذات العنق والتي توجد في الحمأة المنشطة الناضجة والسريعة الترسيب وهي تتواجد في الحمأة المنشطة الناضجة (Mature Sludge) و تشمل الكائنات الآتية :-

A - VORTICELLA CONVALLARIA

B - VORTICELLA CONVALLARIA





الكائنات السابحة (المتحركة) الحرة وهى تتواجد فى الحماء المنشطة قليله
1- *Amoeba* 2-free swimming ciliates قليله التركيز وعمر الحماء
صغير





العلاقة بين الكائنات الحية السائدة في الحمأة وحاله تشغيل والمحطة ونوعيه المياه الخارجه من السيب النهائي

الكائنات السائدة في الحمأة المنشطه	حاله التشغيل والسيب النهائي
<p>Predominance of amoeba and flagellates bacteria</p> <p>A few ciliates present</p>	<p>١- كفاءه المحطه ضعيفه جدا وزياده تركيز TSS , و BOD فى السيب النهائي</p> <p>- وجود بكتيريا منتشره على سطح أحواض الترسيب النهائي</p> <p>- عدم تكوين الحمأة المنشطه فى صورته ندف</p> <p>- مياه السيب النهائي عكره</p>
<p>Predominance of stalked ciliates</p> <p>Some free-swimming ciliates</p> <p>A few rotifers</p> <p>A few flagellates</p>	<p>٢- كفاءه المحطه جيده</p> <p>- تكوين ندف للحمأة المنشطه جيده</p> <p>- سرعه ترسيب الحمأة المنشطه جيد</p> <p>- مياه السيب النهائي رائقه</p>
<p>Predominance of stalked ciliates</p> <p>Some free-swimming ciliates</p> <p>A few rotifers</p> <p>A few flagellates</p>	<p>٣- كفاءه المحطه ممتازه</p> <p>- تكوين ندف للحمأة المنشطه ممتازه</p> <p>- سرعه ترسيب الحمأة المنشطه ممتازه</p> <p>- مياه السيب النهائي رائقه</p>
<p>Predominance of rotifers</p> <p>Large numbers of stalked ciliates</p> <p>A few free-swimming ciliates</p> <p>No flagellates</p>	<p>٤- زياده تركيز TSS و انخفاض تركيز BOD فى السيب النهائي</p> <p>- ارتفاع SVI</p> <p>- مياه السيب النهائي عكره</p>





المشكلات التي تحدث في محطات المعالجة بالحمأه المنشطه أمثله عمليه لهذه المشكلات واستخدام التحاليل المعملية في التعرف على المشكله وعلاجها



- ١-٥- انخفاض كفاءه أحواض الترسيب الابتدائي
- ٢-٥- وجود رغاوى بيضاء بأحواض التهويه
- ٣-٥- وجود رغاوى بنيه كثيفه بأحواض التهويه
- ٤-٥- وجود رغاوى بنيه كثيفه وقاتمه اللون تميل للون الأسود بأحواض التهويه
- ٥-٥- وجود رغاوى سمراء بأحواض التهويه
- ٦-٥- طفو الحمأه على شكل كتل بنيه وانتشارها على سطح أحواض الترسيب النهائى
- ٧-٥- طفو حمأه كثيفه وخروجها من هدارات أحواض الترسيب النهائى
- ٨-٥- طفو الحمأه فى صوره حمأه ناعمه مثل التراب على سطح أحواض الترسيب النهائى
- ٩-٥- خروج ندف فى حجم رأس الدبوس **Pin Point Floc** من الهدارات بأحواض الترسيب النهائى
- ١٠-٥- خروج ندف من الحمأه بيضاء غير منتظمه الشكل وخروجها من الهدارات بأحواض الترسيب النهائى



١-٥ انخفاض كفاءة أحواض الترسيب الابتدائي

مثال : محطة معالجة الصرف الصحي بالحمأه المنشطه التقليديه بشبراخيت - بحيره

أولا : المشكله

- وجود حمأه سوداء على السطح وغازات خلف الكساحات بأحواض الترسيب الابتدائي وخروج هذه الحمأه مع المياه الخارجه .

ثانيا : نتائج التحاليل المعملية وحسابات التحكم فى التشغيل

- - تركيز TSS فى المياه الخام = ٤١٠ مجم / لتر
- - تركيز BOD فى المياه الخام = ٣٩٠ مجم / لتر
- - تركيز TSS فى المياه الخارجه من أحواض الترسيب النهائى = ٢٢٦ مجم / لتر
- - تركيز BOD فى المياه الخارجه من أحواض الترسيب النهائى = ٣١٥ مجم / لتر
- بحساب كفاءه ازالة TSS = ٤٤.٨٧ %
- وبحساب كفاءه ازالة BOD = ١٩.٢ %





تابع انخفاض كفاءة أحواض الترسيب الابتدائي

- - علما بأن كفاءة أحواض الترسيب الابتدائي في إزالة ال TSS تتراوح من ٤٠ - ٦٠ %
- وبالنسبة لكفاءة إزالة ال BOD فهي تتراوح من ٢٥ - ٣٠ %
- نسبة المواد الصلبة في الحمأة الابتدائية = ٨.٦٩ %

ثالثا : الاستنتاج

تبين أن المشكله بسبب وجود بعض الحمأة السوداء وغازات كريهه خلف الكساحات العلويه على سطح الأحواض نتيجة سحب الحمأة بمعدلات أقل مما هو مطلوب مما أدى الى زياده تركيز الحمأة بهذه الأحواض وارتفاع نسبة المواد الصلبة في الحمأة الابتدائية الى ٨.٦٩ % في حين أنها تتراوح من ١-٢ % الامر الذي يؤدي الى طفو وخروج الحمأة من احواض الابتدائي



تابع انخفاض كفاءه أحواض الترسيب الابتدائى

- ثالثا : الاجراءات التى أتخذت لحل المشكله والنتيجه
- تم زياده معدلات سحب الحمأه وكانت نتائج التحاليل المعملية كما يلى :-
- ارتفاع كفاءة ازالة كلا من ال BOD و ال TSS
- انخفاض تركيز المواد الصلبه فى الحمأه الى المعدلات التصميمية





وجود رغاوى بيضاء بأحواض التهويه

مثال : محطة معالجة مياه الصرف الصحي بجنزور – منوفيه

أولا : المشكله

وجود رغاوى بيضاء بحوض التهويه بعد تشغيلها بسبعه أشهر ووجود ندف بيضاء مزغبه غير منتظمه الشكل وخروجها مع المياه الخارجه من هدارات حوض الترسيب النهائى والمياه الخارجه غير رائقه

ثانيا : نتائج التحاليل المعملية وحسابات التحكم فى التشغيل

تركيز الأوكسجين الذائب فى التهويه = ٤.٢ مجم / لتر

تركيز المواد العالقه فى التهويه = ٥٠٠ مجم / لتر

تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = ٤٢٠ مجم / لتر

تركيز المواد العالقه المتطايره فى الحماه الزائده = ٨٠٠ مجم / لتر

كميه الحماه الزائده = ٣٦٠ م٣ / يوم

تركيز الداخلى للتهويه BOD = ٣٦٠ مجم / لتر

حجم الحماه المترسبه بعد ٣٠ دقيقه = ١٥ ملييلتر / لتر





تابع وجود رغاوى بيضاء بأحواض التهويه

تركيز المواد العالقه فى السيب النهائى = ٦٢ مجم / لتر

تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهائى = ٧٠ مجم / لتر

دليل حجم الحماء = ٣٠

وهذا معناه أن SVI أقل مما يجب حيث يجب ان يكون فى حدود (١٥٠-٥٠)

$$F / M = ٠.٣٦$$

وهذا معناه أن F / M عاليه حيث أنها فى هذا النظام يجب أن تكون من ٠.٠٥ - ٠.٣

- عمر الحماء = ٦.٤ يوم





تابع وجود رغاوى بيضاء بأحواض التهويه

وهذا معناه أن عمر الحمأه صغير حيث أنه فى هذا النظام تتراوح من ١٠-٣٠ يوم
- بعمل فحص ميكروسكوبى للحمأه المنشطه بحوض التهويه تبين وجود أعداد كثيره من
السبحيه **Bacteria Flagellated** البكتيريا
ثالثا : الاستنتاج

وجود رغاوى بيضاء بحوض التهويه يرجع الى انخفاض الحمأه المنشطه بالتهويه و
ارتفاع F / M انخفاض عمر الحمأه و نتيجة فأن كميته الحمأه الزائده عاليه جدا

رابعا : الاجراءات التى أتخذت لحل المشكله والنتيجه

- تخفيض كميته الحمأه الزائده
- تم عمل فحص ميكروسكوبى للحمأه المنشطه بأحواض التهويه تبين خلوها من الكائنات
السبحيه وأن الكائنات السائده هى البروتوزوا ذات العنق



٣-٥- ظهور رغاوى بنيه كثيفه بأحواض التهويه

مثال (محطة معالجه مياه الصرف الصحي بمحله صفت تراب محافظه الغربيه)

■ أولا : المشكله

■ ظهور رغاوى بنيه كثيفه بحوض التهويه

■ ثانيا : التحاليل المعملية وحسابات التحكم فى التشغيل

■ تم اجراء التحاليل المعملية وحسابات التشغيل المطلوبه وكانت النتائج كما يلى :-

■ تركيز الأوكسجين الذائب فى التهويه = ١.٨ مجم / لتر

■ تركيز المواد العالقه فى التهويه = ٧٢٠٠ مجم / لتر

■ تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = ٦٥٠٠ مجم / لتر

■ تركيز المواد العالقه المتطايره فى الحماء الزائده = ١٢٦٠٠ مجم / لتر

■ تصرف ظلمبه الحماء الزائده = ٣م٦٠ / ساعه

■ كميته الحماء الزائده = ٦٠ م٣ / يوم (ظلمبه الحماء الزائده تعمل ساعتين فى اليوم)

■ تركيز BOD الداخلى للتهويه = ٣٦٠ مجم / لتر





تابع وجود رغاوى بنيه بأحواض التهويه

- حجم الحمأه المترسبه بعد ٣٠ دقيقه = ٤٢٠ ميليتر / لتر
 - حجم حوضى التهويه = ٤٤٠٠ م٣
 - تصرف المياه الوارده للمحطه = ٣٥٠٠ م٣ / يوم
 - تركيز المواد العالقه فى السيب النهائى = ٤٦ مجم / لتر
 - تركيز الأكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهائى = ٤٢ مجم / لتر
 - دليل حجم الحمأه = ٥٨
- وهذا معناه أن سرعه ترسيب الحمأه عاليه جدا .

$$F / M = ٠.٠٤$$

وهذا معناه أن F / M قليله حيث أنه فى هذا النظام تتراوح من ٠.٠٥-٠.٣

- - عمر الحمأه MCRT = ٣٤ يوم

وهذا معناه أن عمر الحمأه كبير حيث أنه فى هذا النظام تتراوح من ١٠-٣٠ يوم

- - بعمل فحص ميكروسكوبى للحمأه المنشطه بحوض التهويه تبين وجود أعداد كثيره من النيوكارديا و الروتيقرا .

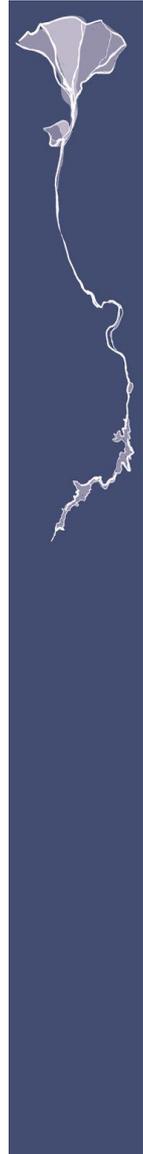




تابع وجود رغاوى بنيه بأحواض التهويه

■ رابعا : الاجراءات التى اتخذت لحل المشكله والنتيجه

- تم زياده كميته الحمأه الزائده و كانت النتائج كما يلى :-
- تركيز الأوكسجين الذائب فى التهويه = ٢.٨ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه فى التهويه = ٣١٠٠ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = ٢٥٣٠ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه المتطايره فى الحمأه الزائده = ٦٢٠٠ مجم / لتر
- كميته الحمأه الزائده = ٢٤٠ م٣ / يوم
- تركيز BOD الداخلى للتهويه = ٣٩٠ مجم / لتر
- حجم الحمأه المترسبه بعد ٣٠ دقيقه = ١٩٠ مليلتر / لتر
- تركيز المواد العالقه فى السيب النهائى = ١٨ مجم / لتر
- تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهائى = ١٥ مجم / لتر





تابع وجود رغاوى بنيه بأحواض التهويه

دليل حجم الحمأه = ٦١

هذا يدل على سرعه ترسيب الحمأه وأن SVI فى الحدود المسموح بها (١٥٠-٥٠)

$$F / M = ٠.١٣$$

وهذا معناه أن F / M ممتازه

■ عمر الحمأه (MCRT) = ١٥ يوم

■ وهذا معناه أن عمر الحمأه ممتاز

■ - تم عمل فحص ميكروسكوبى للحمأه المنشطه بأحواض التهويه تبين خلوها من الروتيفراوأن الكائنات السائده فى الحمأه المنشطه هى البروتوزوا ذات العنق .





٥-٦- طفو الحمأه على شكل كتل بنيه فى حجم الكره انتشارها على السطح بأحواض الترسيب النهائى وتسمى هذه الظاهره **Rising Sludge**

مثال :- محطة معالجه مياه الصرف الصخى بمدينه دمنهور - بحيره

■ أولا : المشكله

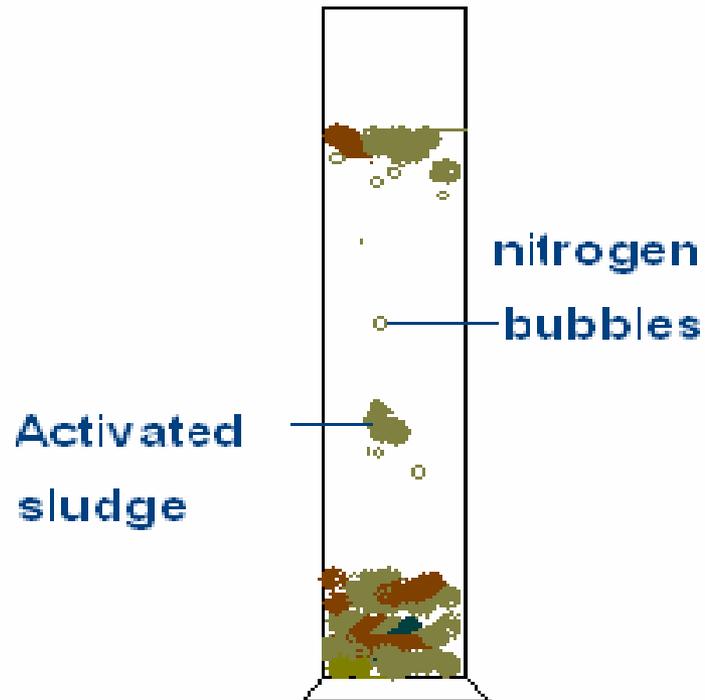
■ طفو الحمأه على شكل كتل بنيه فى حجم الكره انتشارها على السطح مع حدوث فوران ووجود غازات
خلف الكساحات بأحواض الترسيب النهائى وسرعه ترسيب الحمأه بطينه كما أنه أثناء قياس حجم
الحمأه المترسبه بعد ٣٠ دقيقه تطفو الحمأه على سطح المخبار بعد حوالى ٩٠ دقيقه

■ ثانيا : نتائج التحاليل المعملية:

- تركيز المواد العالقه بأحواض التهويه = ١٤٠٠ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه المتطايره بأحواض التهويه = ١١٠٠ مجم / لتر
- تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص الداخلى للتهويه = ٢٠٠ مجم / لتر
- تركيز الأوكسجين الذائب باحواض التهويه = ٦.٨ مجم / لتر
- حجم الحمأه المترسبه بعد ٣٠ دقيقه = ٦٠٠ مللى (الحمأه تطفو على سطح المخبار بعد ٨٠ دقيقه)
- تركيز المواد العالقه المتطايره فى الحمأه الزائده = ٣٥٠٠ مجم / لتر



وجود فقاعات غاز النيتروجين بالحماة وطفوها على السطح





طفو الحمأه على شكل كتل بنيه فى حجم الكره انتشارها على السطح





تابع طفو الحمأه على شكل كتل بنيه فى حجم الكره انتشارها على السطح بأحواض الترسيب النهائى

- ثالثا : الاستنتاج وتحديد سبب المشكله
- عمر الحمأه صغير و F / M عالى
- سبب طفو الحمأه وانتشارها على السطح مع حدوث فوران ووجود غازات خلف الكساحات بأحواض الترسيب النهائى هو نتيجه حدوث اختزال للنترات وتحويلها الى غاز نيتروجين الذى يقلل من سرعه ترسيب الحمأه كما أن الحمأه تطفو على السطح بعد ٩٠ دقيقه وهذا يدل على وجود غاز نيتروجين فى الحمأه
- انخفاض تركيز النترات فى مخرج الترسيب النهائى عن تركيزها فى مخرج التهويه
- كل ذلك يدل على حدوث اختزال للنترات وتحويله الى غاز نيتروجين حيث أن ارتفاع تركيز DO يؤدى الى حدوث اختزال للنترات وتحويلها الى غاز نيتروجين وتفتيت ندف الحمأه مما يقلل من حجمها وسرعه ترسيبها



تابع طفو الحمأه على شكل كتل بنيه فى حجم الكره انتشارها على سطح احواض الترسيب النهائى

رابعا : الاجراءات التى اتخدت لحل المشكله والنتيجه

- تم تشغيل عدد ٣ موتور تهويه نهارا وعدد ٢ موتور تهويه ليلا وتم زياده معدلات الحمأه المنشطه المعاده ثم توقف الطفو وتم ضبط كميته الحمأه المعاده والزائده وزادت كفاءه المحطه كما هو موضح من النتائج المعملية التاليه :-
- - تركيز الكسجين الذائب بأحواض التهويه = ٢.٢ مجم / لتر
- - تركيز المواد الصلبه العالقه فى التهويه ٢٢٠٠ مجم/لتر
- - تركيز المواد الصلبه العالقه المتطايره فى التهويه = ١٨٤٠ مجم / لتر
- - تركيز المواد العالقه المتطايره فى الحمأه الزائده = ٦٢٠٠مجم/لتر
- - تركيز الأكسجين الحيوى الممتص الداخلى للتهويه = ١٨٥ مجم / لتر
- - تركيز TSS فى السيب النهائى = ٢٣مجم/لتر
- تركيز ال BOD فى السيب النهائى = ١٨ مجم / لتر
- تركيز النترات فى المياه الخام = ٢.٤ مجم / لتر وفى المياه الداخله للتهويه = ٣.١ مجم / لتر وفى الخارجه من التهويه = ٦.٤ مجم / لتر وفى المياه الخارجه من الترسيب النهائى = ١٢.٨٥مجم / لتر
- - حجم الحمأه المترسبه بعد ٣٠ دقيقه = ٢٠٥ مليلتر / لتر



**٧-٥ طفو حمأه كثيفه وخروجها من الهدارات من أحواض الترسيب النهائى حيث تسمى
هذه الظاهره باسم washout
مثال : محطه معالجه مياه الصرف الصحى ببسيون محافظه الغربيه**

أولا : المشكله

- طفو الحمأه كثيفه وخروجها من الهدارات مع المياه الخارجه من أحواض الترسيب النهائى وارتفاع حجم الحمأه المترسبه بعد ٣٠ دقيقه وأن سرعه ترسيب الحمأه بطيئه جدا

ثانيا : التحاليل المعملية وحسابات التحكم فى التشغيل

- تركيز الأوكسجين الذائب فى التهويه = ٢.١ مجم / لتر
- تركيز TSS فى المياه الخام = ٤٤٠ مجم / لتر
- تركيز BOD فى المياه الخام = ٤١٠ مجم / لتر
- تركيز الأمونيا فى المياه الخام = ٨٣ مجم / لتر
- تركيز كالدال نيتروجين فى المياه الخام ١٢٥ مجم / لتر
- تركيز النيتروجين العضوى = ٤٢ مجم / لتر



سرعه ترسيب الحمأه بطينه جدا





تابع طفو حمأه كثيفه وخروجها من الهدارات من أحواض الترسيب النهائى وتسمى هذه الظاهره washout

- تركيز الكبريتيدات فى المياه الخام = ١٤ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه فى التهويه = ١٩٠٠ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = ١٦٥٠ مجم / لتر
- تركيز BOD الداخلى للتهويه = ١٨٠ مجم / لتر
- حجم الحمأه المترسبه بعد ٣٠ دقيقه = ٩٠٠
- تركيز النترات فى المياه الخام = ٣.٤ وفى مخرج التهويه ٧.٦ وفى مخرج الترسيب النهائى = ٩.٧ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه فى السيب النهائى = ٦٢ مجم / لتر
- تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهائى = ٧٠ مجم / لتر
- دليل حجم الحمأه = ٤٣٨
- وهذا معناه أن سرعه ترسيب الحمأه بطينه جدا.
- $F / M = ٠.١٨$
- وهذا معناه أن F / M مناسبه وأن تركيز الحمأه فى التهويه أقل مما ينبغى
- - أثبت الفحص الميكروسكوبى للحمأه المنشطه بأحواض التهويه عن وجود أعداد كثيره من الكائنات الخيطيه على شكل خصل الشعر وفطريات



طفو الحمأه تكوين طبقه كثيفه على سطح أحواض الترسيب النهائى





تابع طفو حمأه كثيفه وخروجها من الهدارات من أحواض الترسيب النهائى
وتسمى هذه الظاهره washout

■ **ثالثا : الاستنتاج**

■ **سرعه ترسيب الحمأه بطيئه جدا نتيجة وجود أعداد كثيره من الكائنات الخيطيه والفطريات
نتيجه زياده تركيز الأمونيا و النيتروجين العضوى والكبريتيدات فى المياه الخام نتيجه صرف
مخلفات المجرر بالمدينه ومخلفات الصرف الحيوانى**

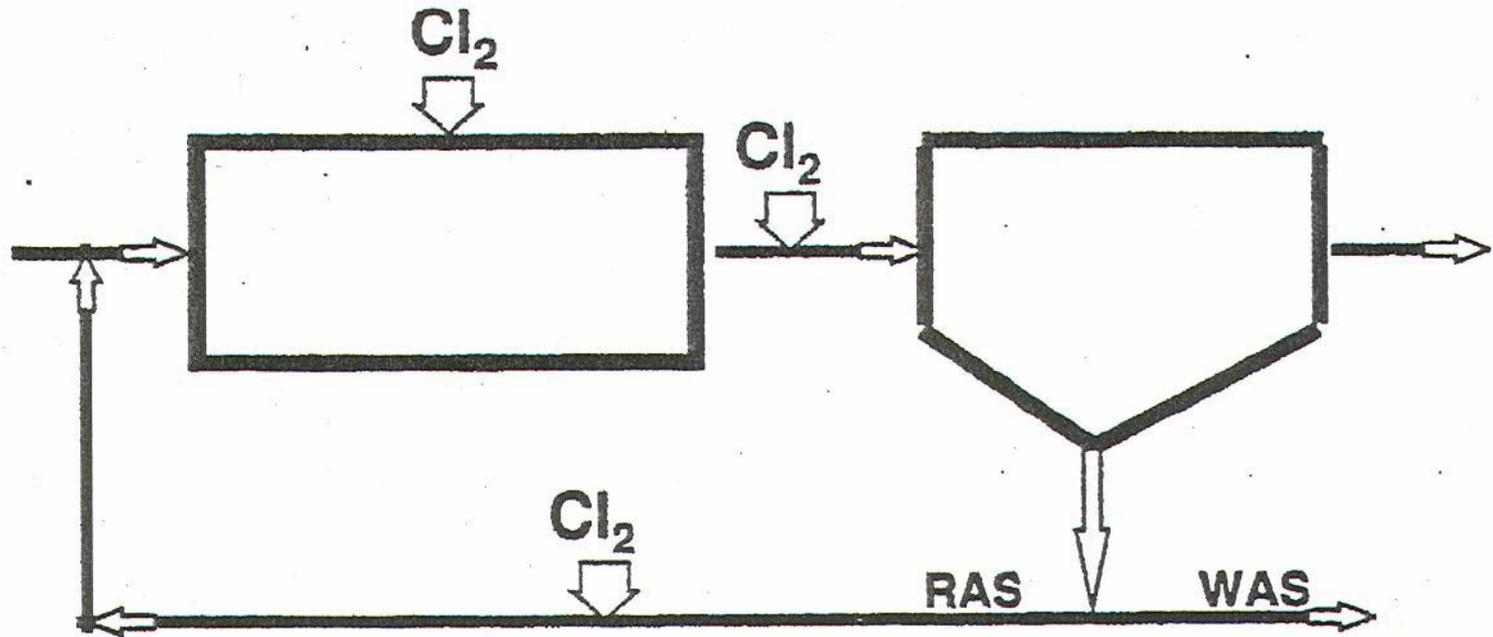
■ **رابعا : الاجراءات التى أتخذت لحل المشكله والنتيجه**

■ **تم الحقن بالكلور حيث أن الكلور يقوم بالقضاء والتخلص من الكائنات الخيطيه مما يرفع من
سرعه ترسيب الحمأه**





حقن الكلور للحماة المنشطه المعاده





تابع طفو حماء كثيفه وخروجها من الهدارات من أحواض الترسيب النهائى وتسمى هذه الظاهره washout

النتائج

- تركيز الأوكسجين الذائب فى التهويه = ٢.٢ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه فى التهويه = ١٩٧٠ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = ١٦٨٠ مجم / لتر
- تركيز BOD الداخلى للتهويه = ١٩٥ مجم / لتر
- حجم الحماء المترسبه بعد ٣٠ دقيقه = ٢٠٠ مجم / لتر
- تركيز النترات فى المياه الخام = ٣٠١ وفى مخرج التهويه = ٩.٥ وفى مخرج الترسيب النهائى = ١٤.٨ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه فى السيب النهائى = ٢٤ مجم / لتر
- تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهائى = ٢٨ مجم / لتر
- دليل حجم الحماء = ٩
- $F / M = ٠.٢٧$



العلاقة بين MLSS & SV30 & SVI ومواصفات السيب النهائي مع حقن الكلور للحماة المنشطة المعاده

السيب النهائي		SVI	SV30	MLSS	حقن الكلور	اليوم
BOD	TSS					
٧٠	٦٢	٤٢٨	٩٠٠	٢١٠٠	لا يعمل	٢٠/٧
٦٤	٥٨	٣١٨	٧٠٠	٢٢٠٠	يعمل	٢١/٧
٦٠	٥٢	٢٠٠	٤٠٠	٢٠٠٠	يعمل	٢٢/٧
٥٠	٤٢	١٥٠	٣٠٠	٢٠٠٠	يعمل	٢٣/٧
٣٤	٣٦	١٢٠	٢٥٠	٢١٠٠	يعمل	٢٤/٧
٢٨	٢٤	٩١	١٨٠	١٩٧٠	يعمل	٢٥/٧
٢٥	٢٢	٩١	٢٠٠	٢٢٠٠	يعمل	٢٦/٧
٢٨	٢٥	٩٠	١٨٠	٢٠٠٠	يعمل	٢٧/٧
٢٣	٢٠	٨٥	١٨٠	٢١٠٠	يعمل	٢٨/٧
٧٠	٦٢	٤٢٨	٩٠٠	٢١٠٠	لا يعمل	٢٠/٧





٥-٨- طفو الحمأه فى صوره حمأه ناعمه مثل التراب على سطح أحواض الترسيب النهائى و تسمى هذه الظاهره بـ **Aching** مثال : محطه معالجه مياه الصرف الصحى بميت بره بمحافظة المنوفيه

أولا : المشكله

- طفو حمأه ناعمه وانتشارها وتكوين طبقه على سطح أحواض الترسيب النهائى وخروجها من الهدارات كما تلاحظ وجود رغاوى صفراء حول الرواثر التى لا تعمل وارتفاع حجم الحمأه المترسبه بعد ٣٠ دقيقه ودليل حجم الحمأه وطفو الحمأه على سطح المخبار بعد ساعتين

ثانيا : التحاليل المعملية وحسابات التحكم فى التشغيل

- تركيز الأوكسجين الذائب فى التهويه = ١.٨ مجم / لتر
- تركيز الزيوت والشحوم فى المياه الخام = ٣٢٠ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه فى التهويه = ٢٢٠٠ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = ١٨٠٠ مجم / لتر
- تركيز COD فى المياه الخام = ٩٦٠ مجم / لتر
- تركيز BOD الداخلى للتهويه = ٣٧٠ مجم / لتر





طفو الحمأه فى صوره حمأه ناعمه مثل التراب على سطح أحواض الترسيب النهائى تسمى هذه الظاهره بـ **Aching**

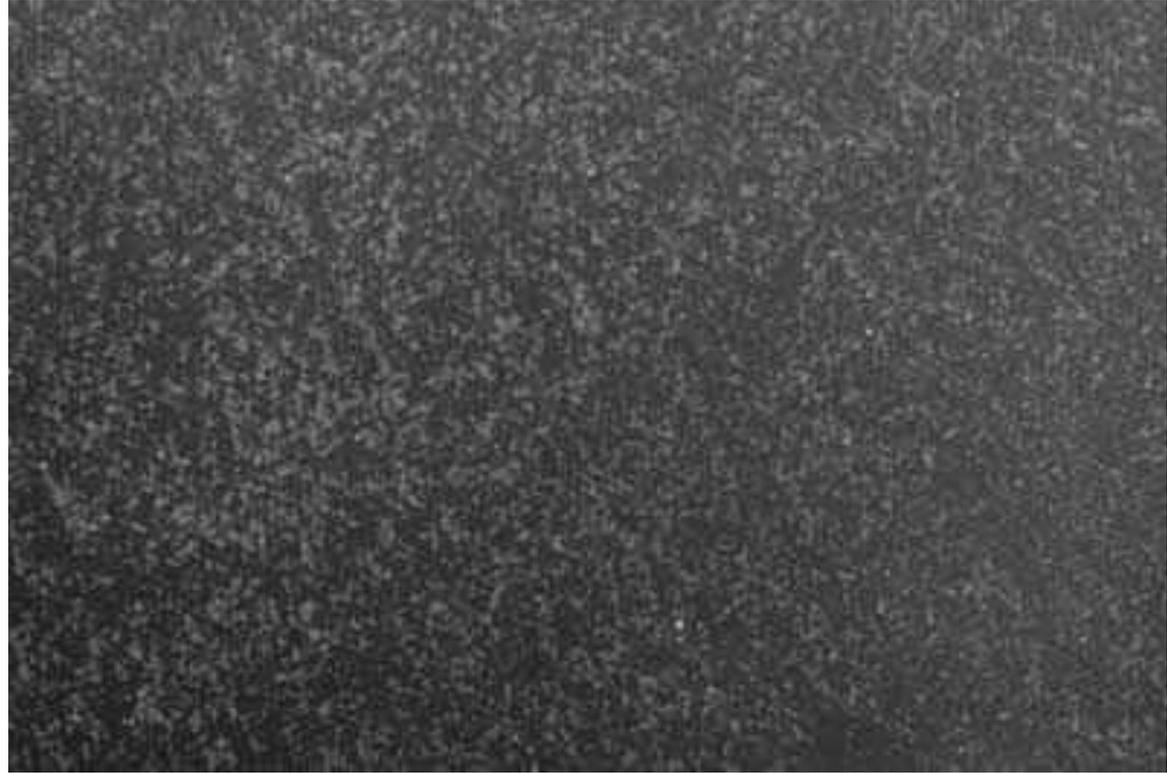
- حجم الحمأه المترسبه بعد ٣٠ دقيقه = ٤٠٠
- تركيز النترات فى المياه الخام = ٣.٣ وفى مخرج التهويه ٨.٦ وفى مخرج الترسيب النهائى = ٦.٧ مجم / لتر (مما يدل على حدوث اختزال للنترات)
- تركيز المواد العالقه فى السيب النهائى = ٦٥ مجم / لتر
- تركيز الأكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهائى = ٦٨ مجم / لتر
- دليل حجم الحمأه = ٢٢٧
- وهذا معناه أن سرعه ترسيب الحمأه بطينه .

$$٠.٢ = F / M$$

- وهذا معناه أن F / M مقبوله (٠.٠٣-٠.٠٥)
- أثبت الفحص الميكروسكوبى للحمأه فى أحواض التهويه وجود **Microthix Parvicell**



طفو حمأه ناعمه وانتشارها وتكوين طبقه على سطح أحواض الترسيب النهائي





بطئ ترسيب الحمأه





طفو الحمأه فى صوره حمأه ناعمه مثل التراب على سطح أحواض الترسيب النهائى تسمى هذه الظاهره بـ **Aching**

ثالثا : الاستنتاج

سبب طفو حمأه ناعمه وانتشارها وتكوين طبقه على سطح أحواض الترسيب النهائى هو وجود أحد الكائنات الخيطيه وهو

■ وهذا النوع يتواجد فى الحمأه المنشطه باحواض التهويه نتيجه زياده تركيز **Microthix Parvicell**

■ الزيوت والشحوم فى احواض التهويه نتيجه صرف مياه محطات الوقود ومغاسل ومشاحم السيارات

■ وهذا هو سبب ارتفاع حجم الحمأه المترسبه بعد ٣٠ دقيقه وارتفاع دليل حجم الحمأه مما يؤدى الى طفو الحمأه

رابعا : الاجراءات التى أتخذت لحل المشكله والنتيجه

■ تبين أن سياره محمله بالمازوت انقلبت بأحد الشوارع وتم القاء محتويات هذه السياره على شبكه الصرف الصحى بالمدينه

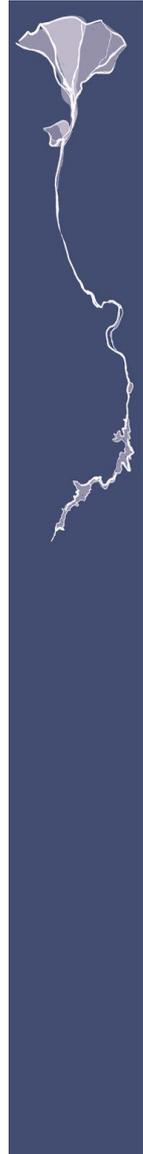




طفو الحمأه فى صوره حمأه ناعمه مثل التراب على سطح أحواض الترسيب تسمى هذه الظاهره بـ **Aching** النهائى

نتائج التحاليل المعملية

- تركيز الأكسجين الذائب فى التهويه = ٢.٥ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه فى التهويه = ٣٠٠٠ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = ٢٥٠٠ مجم / لتر
- تركيز **BOD** الداخلى للتهويه = ٣٩٠ مجم / لتر
- حجم الحمأه المترسبه بعد ٣٠ دقيقه = ٢٠٠ مجم / لتر
- تركيز النترات فى المياه الخام = ٣٠١ وفى مخرج التهويه = ٩.٥ و فى مخرج الترسيب النهائى = ١٦.٢ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه فى السيب النهائى = ١٥ مجم / لتر
- تركيز الأكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهائى = ١٨ مجم / لتر
- دليل حجم الحمأه = ٦٦
- $F / M = ٠.١٦٠$
- - تم عمل فحص ميكروسكوبى للحمأه المنشطه بأحواض التهويه تبين خلوها من الكائنات الخيطيه





٩-٥- ظهور ندف من الحمأه بيضاء غير منتظمه الشكل وخروجها من أحواض الترسيب النهائى وتسمى تلك الظاهره باسم Straggler Floc
مثال : محطه معالجه مياه الصرف الصحى بمدينه السنطه بمحافظة الغربيه

أولا : المشكله

- خروج ندف من الحمأه بيضاء غير منتظمه الشكل وخروجها من الهدارات مع المياه الخارجه من أحواض الترسيب النهائى علما بأن سرعه ترسيب الحمأه جيده وSVI فى المدى المطلوب ولكن المياه الخارجه من الترسيب النهائى عكره

ثانيا : التحاليل المعملية وحسابات التحكم فى التشغيل

- تركيز الأوكسجين الذائب فى التهويه = ٢.٧ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه فى التهويه = ١٢٠٠ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = ٩٩٠ مجم / لتر
- تركيز BOD الداخلى للتهويه = ٢١٠ مجم / لتر
- حجم الحمأه المترسبه بعد ٣٠ دقيقه = ١٦٠ ميليتر / لتر
- تركيز النترات فى المياه الخام = ٣.٥ وفى مخرج التهويه ٧.٨ وفى مخرج الترسيب النهائى = ١٢.٥ مجم / لتر (مما يدل على عدم حدوث اختزال للنترات)



ظهور ندف من الحمأه بيضاء غير منتظمه الشكل وخروجها من الهدارات مع المياه الخارجه من من الترسيب النهائى وتسمى هذه الظاهره بـ **Straggler Floc**

- تركيز المواد العالقه المتطايره فى الحمأه الزائده = ٣٠٠٠ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه فى السيب النهائى = ٥٨ مجم / لتر
- تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهائى = ٧٠ مجم / لتر
- $SVI = ١٣٣$
- وهذا معناه أن سرعه ترسيب الحمأه مقبوله .
- $F / M = ٠.٥١$



ظهور ندف من الحمأه بيضاء غير منتظمه الشكل وخروجها من الهدارات مع المياه من الترسيب النهائى وتسمى هذه الظاهره بـ **Straggler Floc**

- وهذا معناه أن F / M عاليه حيث أنه يجب أن يتراوح من $0.2 - 0.4$ وأن تركيز الحمأه فى التهويه قليله $MCRT = 2.76$ يوم
- هذا معناه أن عمر الحمأه صغير جدا حيث أنه يجب أن يتراوح من $5 - 15$ يوم وهذا معناه أن كميته الحمأه المنشطه المعاده عاليه جدا وأن كميته الحمأه المنشطه الزائده عاليه جدا

ثالثا : الاستنتاج وتحديد سبب المشكله

من خلال النتائج المعملية وحسابات التحكم فى التشغيل تبين أن سبب المشكله يرجع الى انخفاض تركيز المواد العالقه فى حوض التهويه وفى الحمأه المعاده نتيجه أن كميته الحمأه المنشطه المعاده عاليه وكذلك كميته الحمأه المنشطه الزائده عاليه .



ظهور ندف من الحمأه بيضاء غير منتظمة الشكل وخروجها من الهدارات مع المياه من الترسيب النهائى وتسمى هذه الظاهره بـ **Straggler Floc الخارجه من**

رابعا : الاجراءات التى أتخذت لحل المشكله والنتيجه

- تم تخفيض كميه الحمأه المنشطه المعاده
- تم نخفيض كميه الحمأه المنشطه الزائده
- و كانت النتائج كما يلى :-
- تركيز الأوكسجين الذائب فى التهويه = ٢.٢ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه فى التهويه = ٢٣٦٠ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = ٢٠٠٠ مجم / لتر
- تركيز BOD الداخلى للتهويه = ١٩٥ مجم / لتر
- حجم الحمأه المترسبه بعد ٣٠ دقيقه = ٢١٠
- حجم حوض التهويه = ٣٥٠٠ م٣
- تركيز المواد العالقه المتطايره فى الحمأه المنشطه الزائده = ٤٨٠٠ مجم / لتر



ظهور ندف من الحمأه بيضاء غير منتظمه الشكل وخروجها من الهدارات مع المياه الخارجه من الترسيب النهائى وتسمى هذه الظاهره بـ **Straggler Floc** من

- تركيز المواد العالقه فى السيب النهائى = ٢٨ مجم / لتر
- تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهائى = ٣٢ مجم / لتر
- دليل حجم الحمأه = ٨٩
- وهذا معناه أن سرعه ترسيب الحمأه جيده جدا .

$$F / M = ٠.٢٣$$

- وهذا معناه أن F / M مناسبه

$$MCRT = ٨.٧ \text{ يوم}$$

- هذا معناه أن عمر الحمأه مناسب



٥-١٠ - خروج الحمأ مع المياه الخارجة من أحواض الترسيب النهائي في صورته ندف بنيه في حجم رأس الدبوس (Pin Point Floc) مثال : محطة معالجة مياه الصرف الصحي بكفر صقر - شرقيه

أولا : المشكله

- خروج ندف بنيه في حجم رأس الدبوس مع المياه الخارجة من هدارات حوضي الترسيب النهائي وبدايه ظهور رغاوى بنيه بحوضي التهويه

ثانيا : التحاليل المعملية وحسابات التحكم في التشغيل

- تركيز الأوكسجين الذائب في التهويه = ٢.٠ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه في التهويه = ٧٠٠٠ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه المتطايره في التهويه = ٦٠٠٠ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه المتطايره في الحمأ الزائده = ١٢٠٠٠ مجم / لتر
- تركيز BOD الداخل للتهويه = ٣٥٠ مجم / لتر
- حجم الحمأ المترسبه بعد ٣٠ دقيقه = ٤٠٠ مليليتر / لتر
- تركيز المواد العالقه في السيب النهائي = ٤٦ مجم / لتر





خروج الحمأه مع المياه الخارجه من أحواض الترسيب النهائى فى صوره ندف بنيه فى حجم Pin Point Floc رأس الدبوس

- تركيز الأكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهائى = ٤٢ مجم / لتر
دليل حجم الحمأه = ٥٧
- وهذا معناه أن سرعه ترسيب الحمأه عاليه جدا .

- $F / M = ٠.٠٥$
وهذا معناه أن F / M قليله حيث أنه فى هذا النظام تتراوح من ٠.٣-٠.٠٥.

- عمر الحمأه = ٢٦.٥ يوم
وهذا معناه أن عمر الحمأه كبير نسبيا حيث أنه فى هذا النظام تتراوح من ١٠-٣٠ يوم
- بعمل فحص ميكروسكوبى للحمأه المنشطه بحوض التهويه تبين وجود أعداد كثيره من النيوكارديا و الروتيقرا وبدأ ظهور الرغاوى البنيه بأحواض التهويه .



خروج الحمأه مع المياه الخارجه من أحواض الترسيب النهائى فى صورته ندف بنيه فى حجم رأس الدبوس Pin Point Floc

■ ثالثا : الاستنتاج

■ تبين أن سبب المشكله يرجع الى زياده تركيز الحمأه المنشطه بالتهويه وزياده عمر الحمأه وانخفاض F/M

رابعاً : الاجراءات التى أتخذت لحل المشكله والنتيجه

- تم زياده كميته الحمأه الزائده , كانت النتائج كما يلى :-
- تركيز الأوكسجين الذائب فى التهويه = ٢.٨ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه فى التهويه = ٣٠٠٠ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = ٢٤٠٠ مجم / لتر
- تركيز المواد العالقه المتطايره فى الحمأه الزائده = ٦٤٠٠ مجم / لتر
- تركيز BOD الداخلى للتهويه = ٣٦٠ مجم / لتر





خروج الحمأة مع المياه الخارجة من أحواض الترسيب النهائي في صورته ندف بنيه في حجم رأس الدبوس Pin Point Floc

- تصرف المياه الوارده للمحطه = ٦٥٠٠ م^٣ / يوم
- تركيز المواد العالقه في السيب النهائي = ١٨ مجم / لتر
- تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص في السيب النهائي = ١٥ مجم / لتر
- دليل حجم الحمأه = ٦٦.٦
- هذا يدل على سرعه ترسيب الحمأه وأن SVI في الحدود المسموح بها (١٥٠-٥٠)
- $F / M = ٠.١١$
- وهذا معناه أن F / M ممتازه
- عمر الحمأه (MCRT) = ١٢ يوم
- وهذا معناه أن عمر الحمأه مناسب
- - تم عمل فحص ميكروسكوبى للحمأه المنشطه بأحواض التهويه تبين خلوها من الروتيفرا وأن الكائنات السائده في الحمأه المنشطه هي البروتوزوا ذات العنق .





التشغيل والتحكم فى تشغيل المرشحات الزلطية

- معالجة مياه الصرف الصحى باستخدام المرشحات الزلطية هى عملية تقليديه، ولكنها تستخدم نظراً لسهولة تشغيلها ، بالإضافة إلى قدرتها على معالجة مياه الصرف الصحى الشديدة التلوث ، وتتخلص هذه الطريقة أولاً في إزالة المواد العالقة الكبيرة والطافية وذلك فى أحواض الترسيب الإبتدائى والمصافى ، ثم بعد ذلك ترش المياه الخارجة من أحواض الترسيب الإبتدائى على الوسط الترشيحى وذلك فى وجود الأوكسجين والبكتريا الهوائية
- وتقوم البكتريا الهوائية فى وجود الكائنات الأوليه (protozoa) بعملية الأكسدة للمواد العضوية الموجودة في مياه الصرف ، وتتكون عملية أكسدة المواد العضوية الموجودة في مياه الصرف الصحى من الخطوتين الآتيتين:-

أ - تجميع المواد الموجودة في مياه الصرف الصحى ونمو الكائنات الحية الدقيقة والتي تعتمد في نموها

على التغذية من مكونات مياه الصرف الصحى ، كما يقوم نوع معين من البكتريا **Nitrifying Bacteria** بأكسدة المواد النيتروجينية الموجودة في مياه الصرف.





■ ب - تنظيف المرشح الزلط بواسطة أنواع معينة من البكتريا تسمى ال protozoa تقوم
بالتهام الطبقة

الرقيقة التي تغلف الوسط الترشيحي والتي تحتوى على مواد عضوية تتأكسد بفعل البكتريا إلى
غازات ومياه مما يؤدي إلى تكسير هذه الطبقة وخروجها من المياه الخارجة من
المرشحات الزلطية ، والغرض من الوسط الترشيحي هو أنه يعمل كوسط حامل لتجميع
البكتريا الهوائية والمواد العضوية الموجودة فى مياه الصرف علي سطحه ، حيث تتم
عملية الأكسدة ،

ويجب أن يزود المرشح الزلط بوسائل التهوية اللازمة ، وأن يحتوى على فراغات بين حبيبات
الوسط الترشيحي لتسهيل عملية دخول وخروج الهواء من المرشح الزلط ونتيجة لعملية
أكسدة المواد العضوية الموجودة بمياه الصرف فإن حرارة الهواء الموجود بين فراغات
الوسط الترشيحي تزداد مما يقلل من كثافة الهواء الموجود وبالتالي يتحرك الهواء البارد ،
وبالتالى تتم عملية تهوية المرشح الزلط ، وتتم عملية الترشيح ، مما يزيد من معدل نمو
البكتريا الهوائية

تتأكسد المواد الكربونية إلى ثانى أكسيد الكربون بينما تتأكسد المواد النتروجينية إلى الأمونيا
، وكلما زاد حجم الطبقة المتجمعة حول الوسط الترشيحي فإنها يسهل كسرها وخروجها من
مياه الصرف الخارجة من المرشح.



٦-١ أنواع المرشحات الزلطية

المرشحات الزلطية بطيئة المعدل:

- الأحمال العضوية لهذه المرشحات حوالي ٠.٠٨ كجم/م^٣/يوم ، وبصفة عامة فإن المرشحات ذات المعدل البطيء لا تستخدم سيفون دفق ، ويتراوح عمق هذه المرشحات من ١.٥ - ٣.٠ متر من كسر الحجارة ،
- المرشحات الزلطية متوسطة المعدل:
- تستخدم هذه المرشحات في معالجة مياه الصرف للأحمال العضوية وتكون مادة الوسط الترشيحي المستخدمة كبيرة الحجم وتتراوح بين ٧٥ - ١٠٠ مم.

المرشحات سريعة المعدل:

- تصمم لاستقبال مياه الصرف بصفة مستمرة ويتراوح عمق مادة الوسط الترشيحي من ٠.٩ - ٢.٤ متر، وتكون مقاسات مادة الوسط الترشيحي كبيرة لتجنب الانسداد ولتحسين التهوية، وتصل كفاءة هذا النوع إلي من ٦٥ - ٨٥%،

المرشحات الزلطية ذات المعدل العالي

- وهي تشبه المرشحات العادية فهي أحواض مملوءة بالزلط أو كسر الحجارة كما يوجد في قاعها شبكة لتصريف المياه باستمرار ومزودة بمجموعة من الرشاشات المركبة على موزعات لفافة



٦-٥. طريقة التشغيل:

- يستغرق تشغيل المرشح عدة أيام يمر فيها الماء على وسط الترشيح لتربية الكائنات الحية، وقد يحتاج اكتمال نمو هذه الكائنات الى عدة أسابيع

اعتبارات التشغيل الامثل:

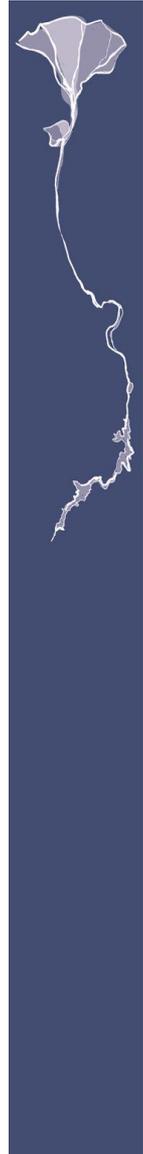
- ١- عدم وجود انسداد في فتحات التوزيع الموجودة في أعلى المرشح، وعدم تكون برك من الماء.
- ٢- عدم إنبعاث روائح كريهة حيث أن ذلك يعنى وجود انسداد في فتحات التهوية.
- ٣- عدم إتاحة الفرصة لتكاثر الذباب.
- ٤- عدم وجود أى تسرب للمياه خارج احواض الوحدة.
- ٥- عدم زيادة الحمل على الوحدة عن الحد المسموح به في التصميم.
- ٦- عدم السماح بجفاف وسط الترشيح بسبب توقف المياه الواردة الى الوحدة، إعادة دوران المياه عندما يكون الانسياب ضعيفا أو معدوما





٦-٦ العوامل التي تؤثر على نجاح تشغيل المرشح:

- ١- بقاء الوحدة في العمل بدون توقف مع عدم زيادة الحمولة عليها.
- الاحتفاظ بنظافة فتحات المدخل وتوزيع المياه على السطح.
- الإحتفاظ بنظافة فراغات التهوية.
- عندما يبدأ تكاثر الذباب يجب العمل على مقاومة بواسطه:-
 - أ - زيادة كمية المياه المتدفقة على المرشح.
 - ب - محاولة تغريق يرقات الذباب مرة في الأسبوع.
 - ت - المحافظة على نظافة المنطقة المحيطة بالمرشح.





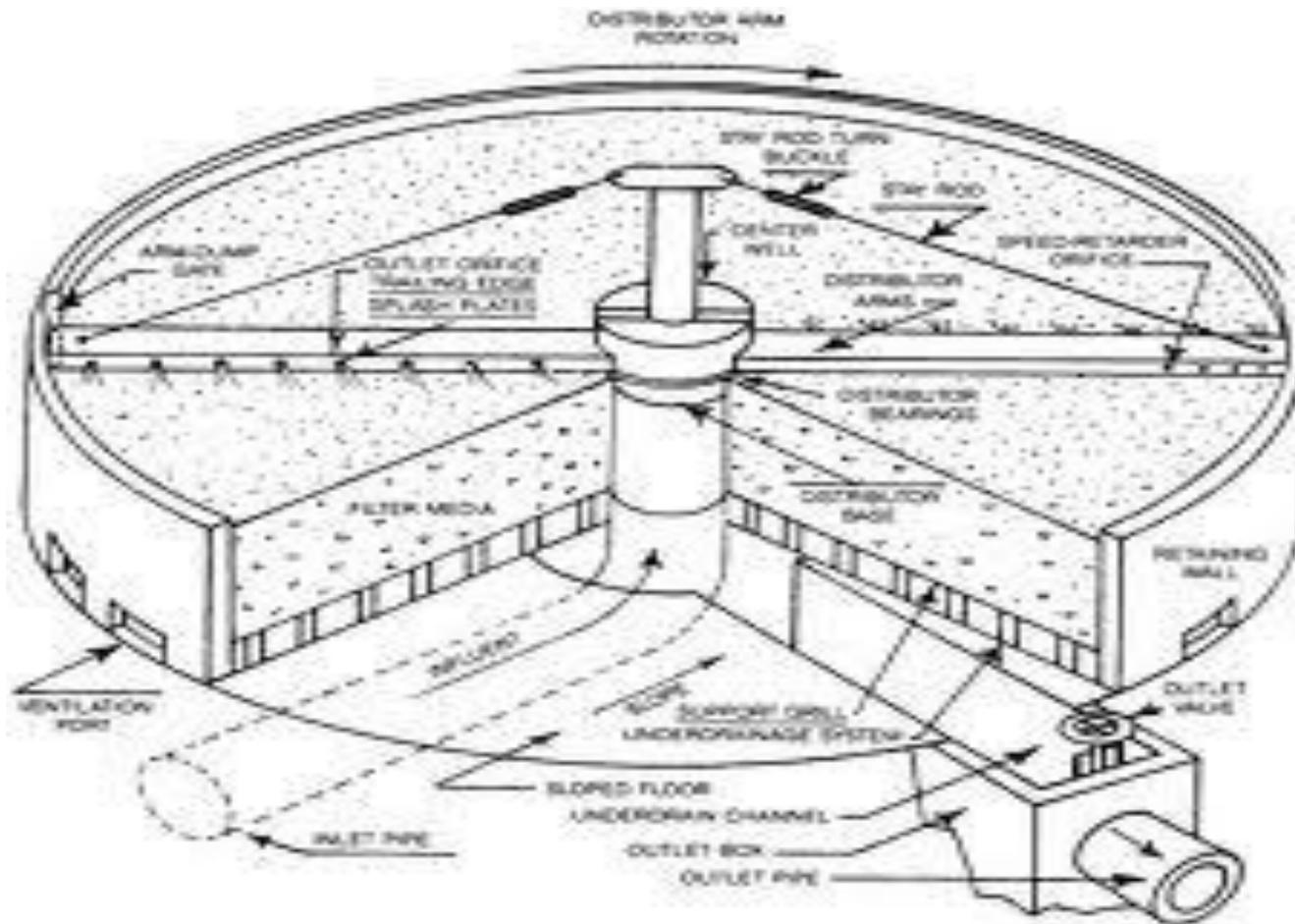
إعادة تدوير المياه الخارجة من المرشح

- يتلخص الهدف من إعادة تدوير المياه الخارجة من المرشح فى النقاط الآتية:
- أ - تخفيف الحمل العضوي الوارد للمرشح.
 - ب - المساعدة على انسلاخ الكائنات الحية.
 - ت - تقليل احتمال تكاثر الذباب.
 - ث - المساعدة على تقليل زمن البقاء بأحواض الترسيب الابتدائي أثناء وصول التصرفات المحدودة.
 - ج - الحفاظ على توازن التصرفات الواردة لجميع وحدات المعالجة.
 - ح - إمداد المرشح بالكائنات الحية بصفة مستمرة.



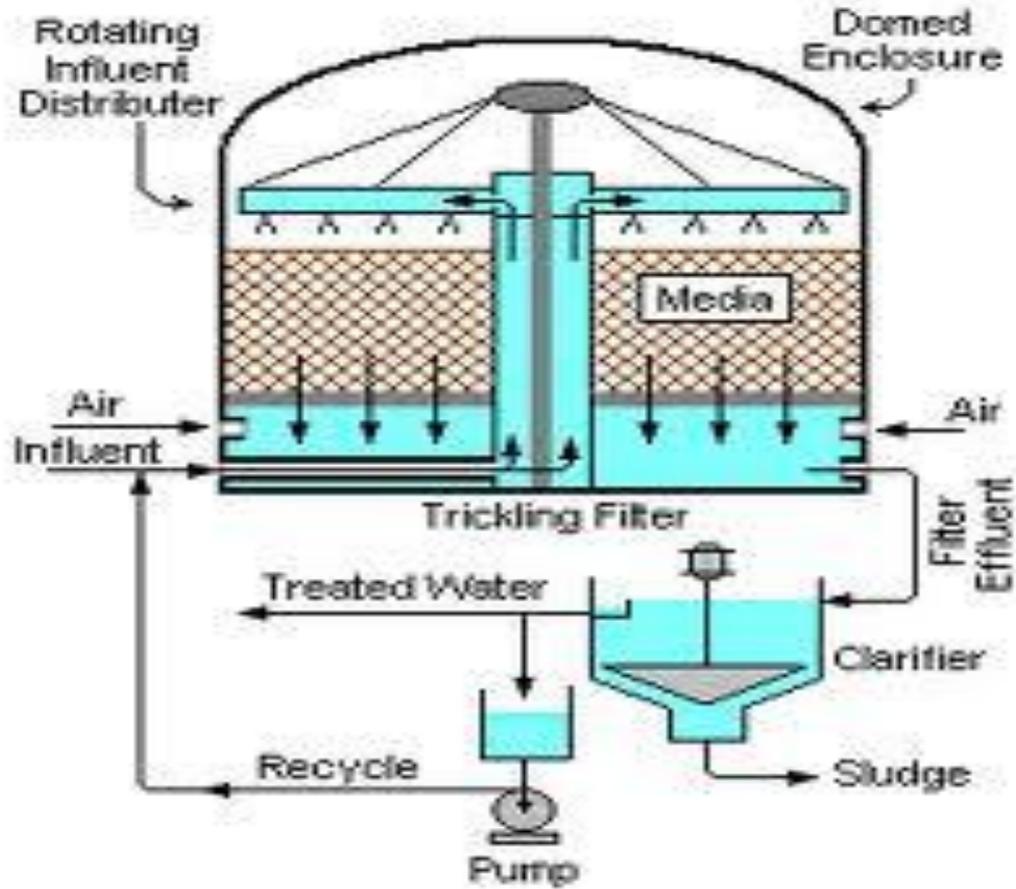


مكونات المرشح الزلطي





مكونات المرشح الزلطي





مرشح زلطي بالخدمة





مشاكل التشغيل للمرشحات الزلطية والطرق المقترحة للتغلب عليها

م	المشكلة	طريقه التغلب عليها
١	ارتفاع تركيز العالقه TSS و BOD الخارجه من الترسيب النهائى	- زياده معدلات المياه المعاده - زياده معدلات سحب الحمأه
٢	إنبعاث روائح كريهه حول المرشح الزلطي	- زياده معدلات المياه المعاده لزياده الحمل الهيدروليكي - تنظيف فتحات التهويه وفتحات التصريف - تنظيف وغسيل الوسط الترشيحي بالكور
٣	تكون برك مائيه على سطح المرشح	- غسل الوسط الترشيحي بمياه مضغوطة. - زياده معدلات الأحمال الهيدروليكي للمرش - تقليب مكونات سطح المرشح. - غسل المرشح بالكور السائل وتركه لمده ٢٤ ساعه ثم غسله بالمياه ثم تشغيله - ايقاف تشغيل المرشح لعدة ساعات حتى تجف الكائنات الحية وتخرج. - استمرار المشكله يوصى برفع الزلظ وغسله تماما ثم إعادة تشغيل المرشح من جديد.

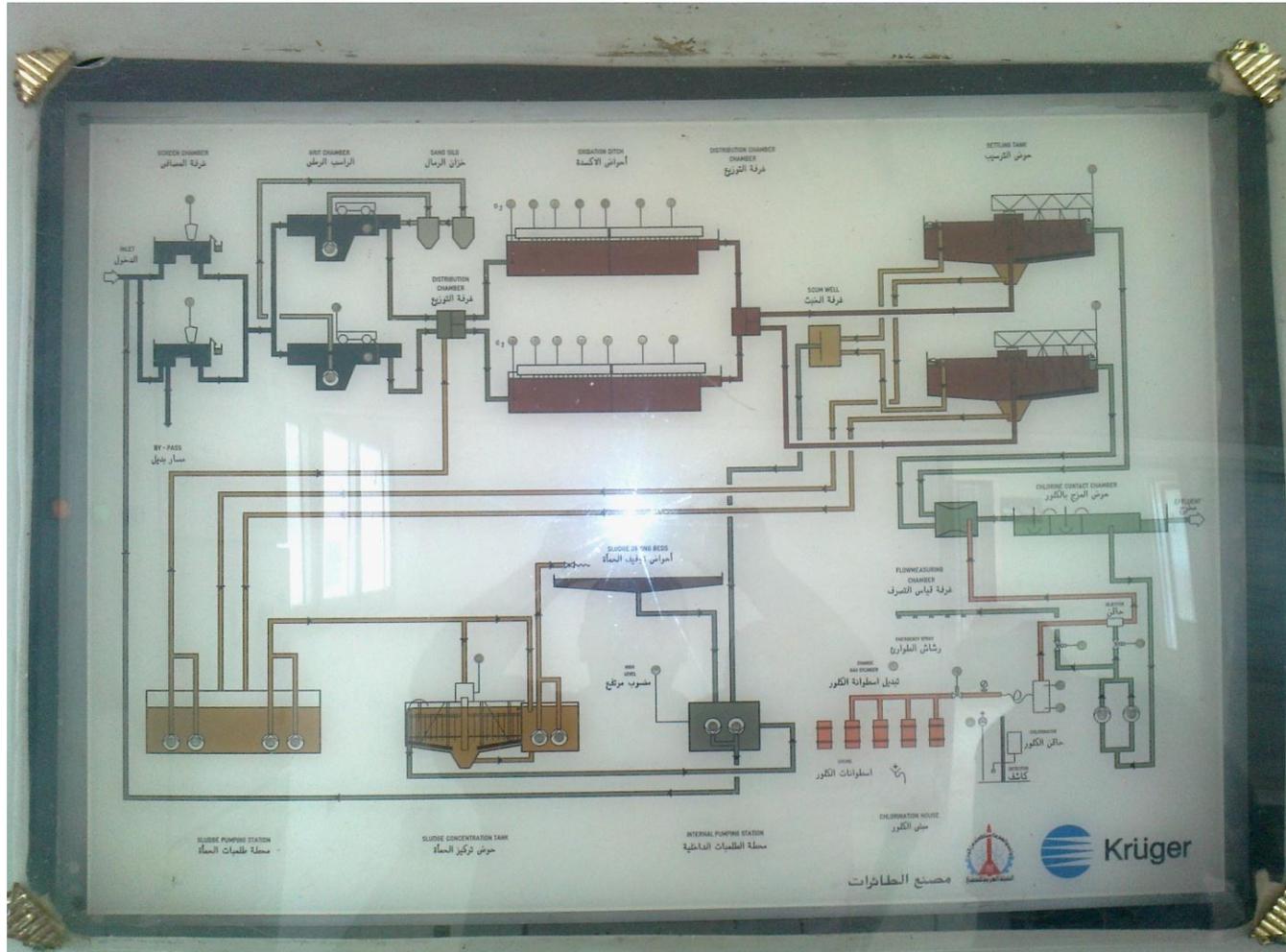


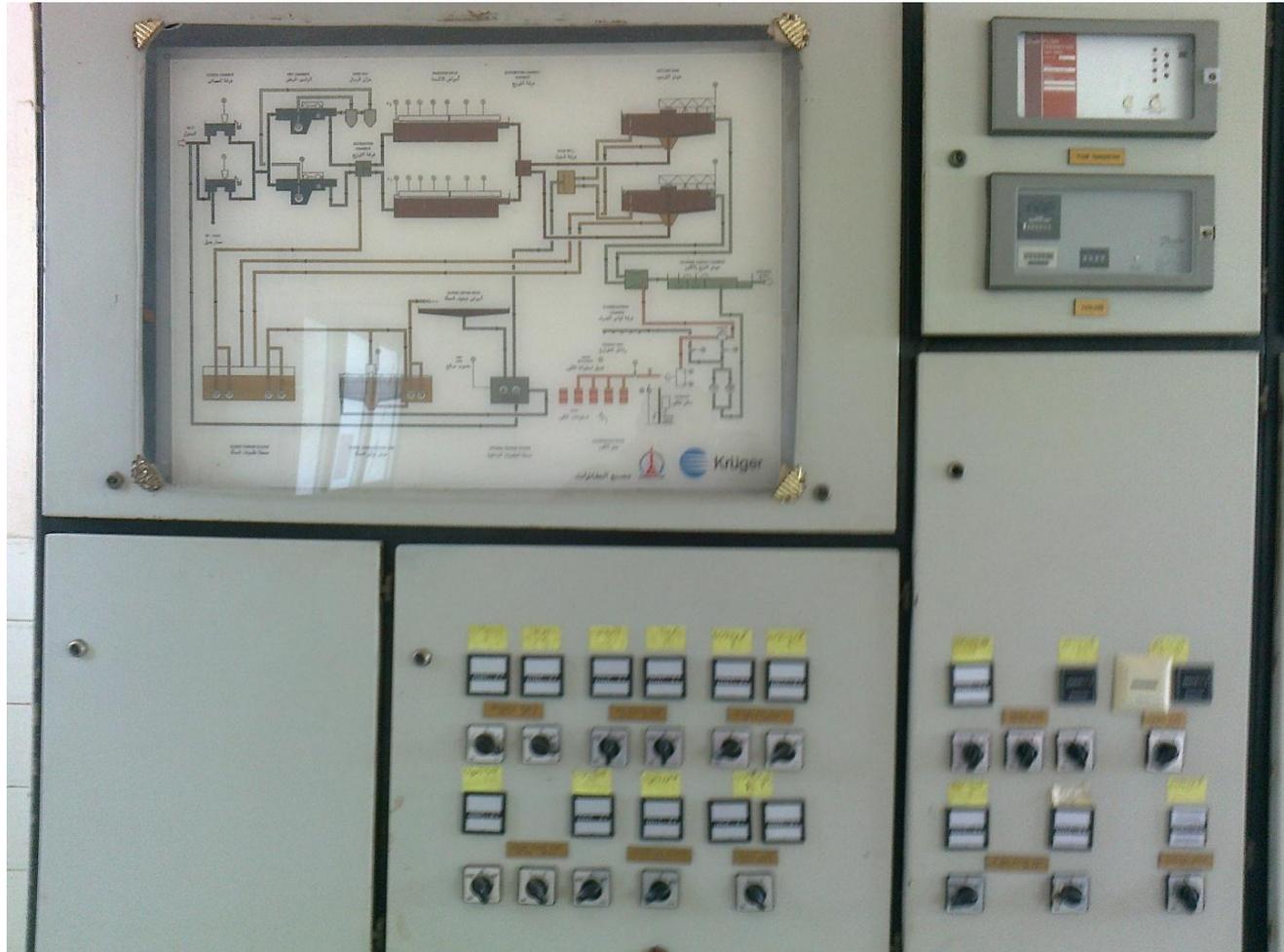


تابع مشاكل التشغيل للمرشحات الزلزالية والطرق المقترحة للتغلب عليها

م	المشكلة	طريقه التغلب عليها
٤	انتشار الذباب والبعوض حول المرشح	- زيادة معدلات الأحمال الهيدروليكية للمرشح. - رش المسطحات القريبة وكذلك الجدار الداخلي له بالمبيدات
٥	توقف دوران الأذرع للفاقة أو بطء حركتها	- زيادة معدلات الأ - تسليك الرشاشات والأذرع. - مراجعة أسلاك (وايرات) الأذرع. - مراجعة طبقات فرامل الأذرع. جمال الهيدروليكية للمرشح
٦	تسرب المياه من قاعدة ارتكاز الأذرع الفاقة	- مراجعة كرسى الارتكاز من حيث التشحيم والتآكل - مراجعة غرفة التوزيع من حيث التآكل. - مراجعة الأحمال الهيدروليكية الواردة للمرشح
٧	اختفاء الكائنات الحية فوق سطح المر	- التشغيل المستمر وعدم إيقاف دوران الأذرع. - تقليل الأحمال الهيدروليكية الواردة للمرشح. - تسليك الوسط الترشىحى والرشاشات - عدم السماح بجفاف الوسط الترشىحى حيث يؤدي ذلك لقتل الكائنات الحية وخروجها مع المياه المرشحة









المعالجة البيولوجية للمواد النيتروجينية Biological Nitrogen Removal

- تحتوى مياه الصرف الصحى على المواد النيتروجينية التاليه :-
- - نيتروجين عضوى (organic nitrogen)
- - أمونيا – نيتروجين (NH₄ - N)
- - نيتريت – نيتروجين (NO₂ – N)
- - نترات نيتروجين (NO₃ – N)
- - يعرف كلا من النيتروجين العضوى و الأمونيا بكالدا ل نيتروجين (TKN) وهو مجموع قياس الأمونيوم والنترجين العضوى حيث تتم المعالجة البيولوجية للمواد النيتروجينية بمحطات معالجة مياه الصرف الصحى بالحماء المنشطة بأحواض التهويه فى مصر حاليا بتوفير الأكسجين الذائب بأحواض التهويه لحدوث عمليه الأكسده (Nitrification) للمواد النيتروجينية بواسطه البكتيريا الهوائيه Autotrophic Bacteria بذاتيه التغذيه) وتحويلها الى نترات كما هو موضح بالمعادلات الآتية :-
- - يحدث أولا تحلل (Hydrolyses) للمواد النيتروجينية العضويه فى مياه الصرف الصحى وتتحول الى أمونيوم (NH₄)
- $$\text{NH}_2\text{COHN}_2 + \text{H}_2\text{O} + 7\text{H}^+ \rightarrow 3\text{NH}_4^+ + \text{CO}_2$$



Biological Nutrient Removal System (NBR)

- - يتم فى حوض التهويه عمليه أكسده المواد النيتروجينيه (Nitrification) وتسمى أيضا (Biological Oxidation with Nitrifiers) حيث يتم أكسده الأمونيوم الى نيتريت بواسطة نوع من البكتيريا الهوائيه Ammonia Oxidizing Bacteria وتسمى النتروزوموناس (Nitrosomonus Bacteria)



- - يتم بعد ذلك أكسده النيتريت الى نترات بواسطة Nitrite Oxidizing Bacteria وتسمى Nitrobacter Bacteria



- هذه الطريقه فى معالجه المواد النيتروجينيه لها عده عيوب أهمها :-

١- امكانيه حدوث اختزال للنترات الى غاز نيتروجين (Denitrification)



مما يؤدى الى طفو الحمأه فى أحواض الترسيب النهائى وخروجها مع المياه الخارجه من السيب النهائى مما يقلل من كفاءه محطه المعالجه

٢- كما أنه من عيوب هذه الطريقه فى معالجه المواد النيتروجينيه أنه يزداد تركيز النترات والفوسفور فى السيب النهائى وزياده تركيزه فى المسطحات المائيه مما يؤثر على البيئه





Biological Nutrient Removal System (NBR)

- تم استحداث نظم جديده للمعالجه بالحمأه المنشطه و تم حدوث تعديلات بأحواض التهويه للتغلب على مشكلتي حدوث اختزال للنترات وزياده تركيز النيتروجين الكلى والفوسفور الكلى بمحطات معالجه الصرف الصحى بالحمأه المنشطه .
- تعتمد هذه التعديلات على أنه تم اضافه مرحله معالجه بيولوجيه لاهوائيه لمعالجه الفوسفور قبل أحواض التهويه كما أنه تم تقسيم حوض التهويه الى حوضيين حوض يطلق عليهما

OXIC Aeration & Anoxic Aeration

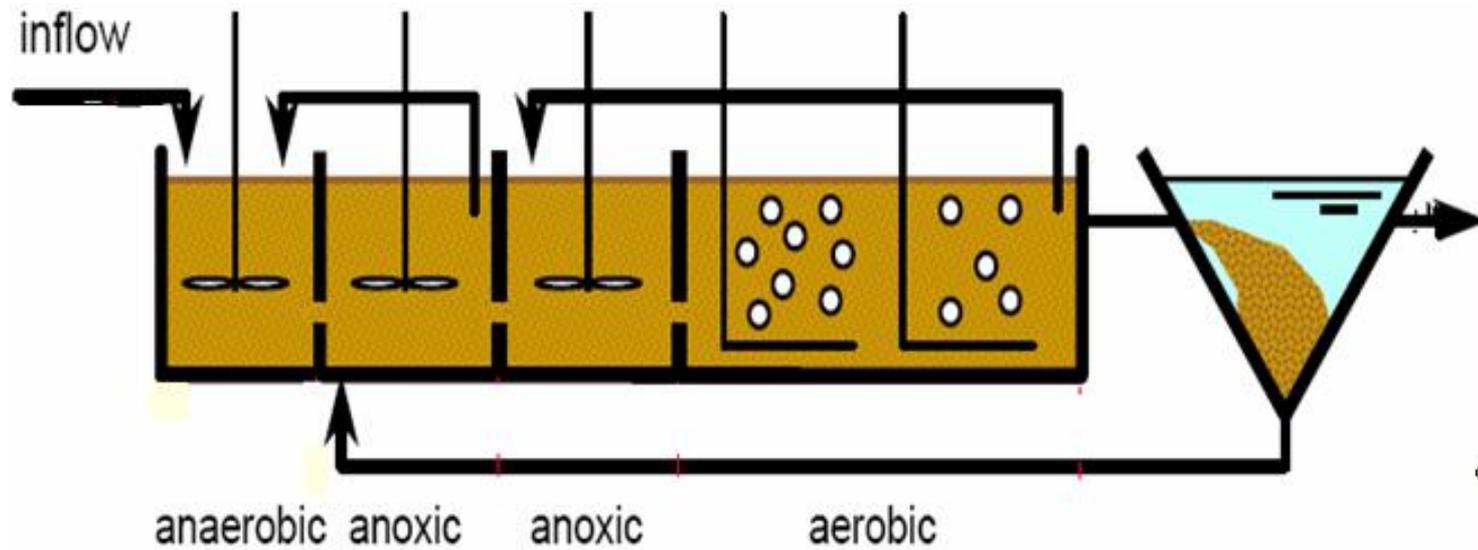
- الحمأه المنشطه المعاده من الترسيب النهائى تعاد الى مدخل وحده المعالجه البيولوجيه اللاهوائيه بالحمأه المنشطه لمعالجه الفوسفور مع مياه الصرف الصحى الداخلة لتلك مرحله .
- يتم بعد ذلك دخول مياه الصرف الصحى والحمأه المنشطه الخارجه من مرحله السابقه الى حوض **Anoxic Aeration**
- ثم تخرج كميته من المياه الى الترسيب النهائى وتعاد كميته أخرى الى حوض **Oxic Aeration** ومنه الى حوض

Anoxic Aeration Nitrate Recycling المعاده بـ وتسمى المياه





Biological Nutrient Removal System (NBR)





المعالجة البيولوجية للنيتروجين

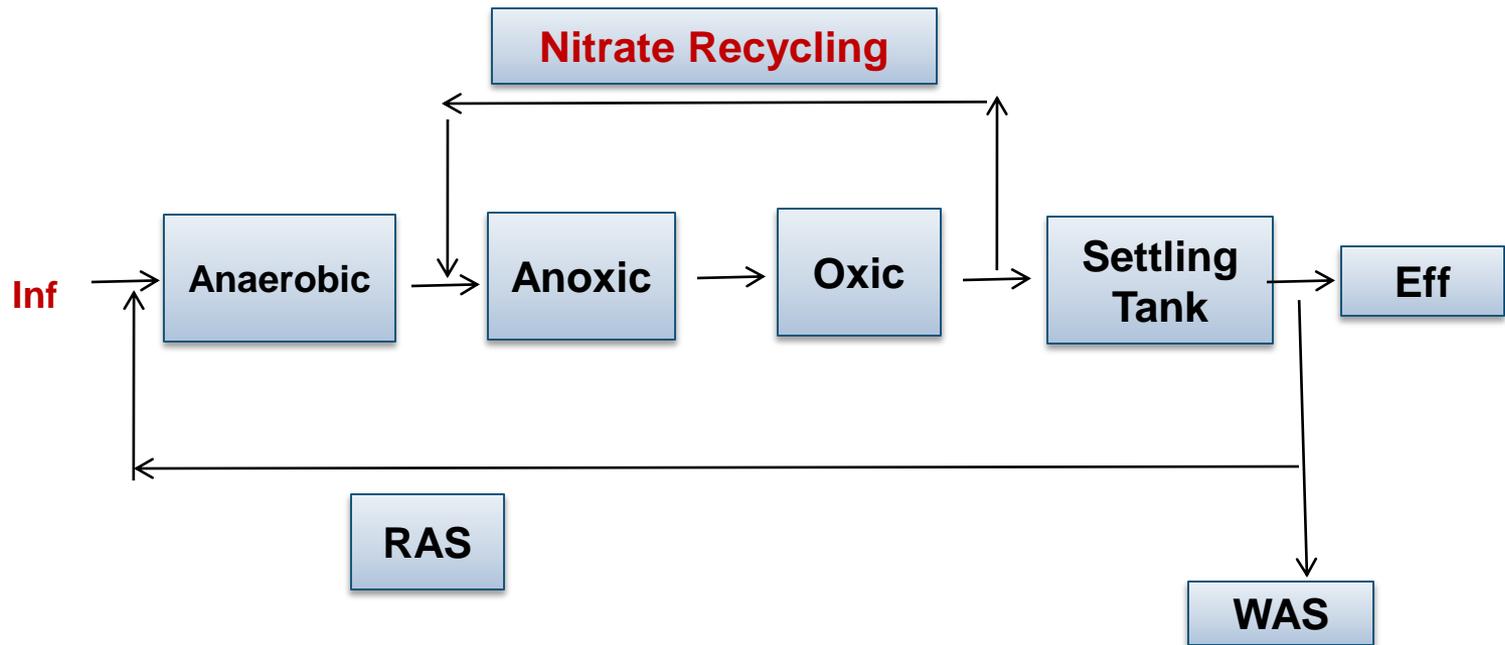
تعريفات

- **ANOXIC Aeration** : هي أحواض التهويه التي لا يزيد فيها تركيز DO عن ٠.٢ مجم / لتر
- كما أن البعض أيضا يسميها **Anaerobic Aeration**
-
- **OXIC Aeration** : هي أحواض التهويه التي لا يقل فيها تركيز DO عن ٠.٥ مجم / لتر كما أن البعض أيضا يسميها **Aerobic Aeration**
- تتم عملية المعالجة البيولوجية للنيتروجين كما يلي :-
- يحدث تحلل للمواد النيتروجينية للمواد العضوية النيتروجينية في مياه الصرف الصحي (**Hydrolyses**) وتحولها الى أمونيم
- في أحواض **Anoxic Aeration** يحدث اختزال **Denitrification** وتتحول الأمونيوم الى غاز نيتروجين ويتصاعد في الهواء



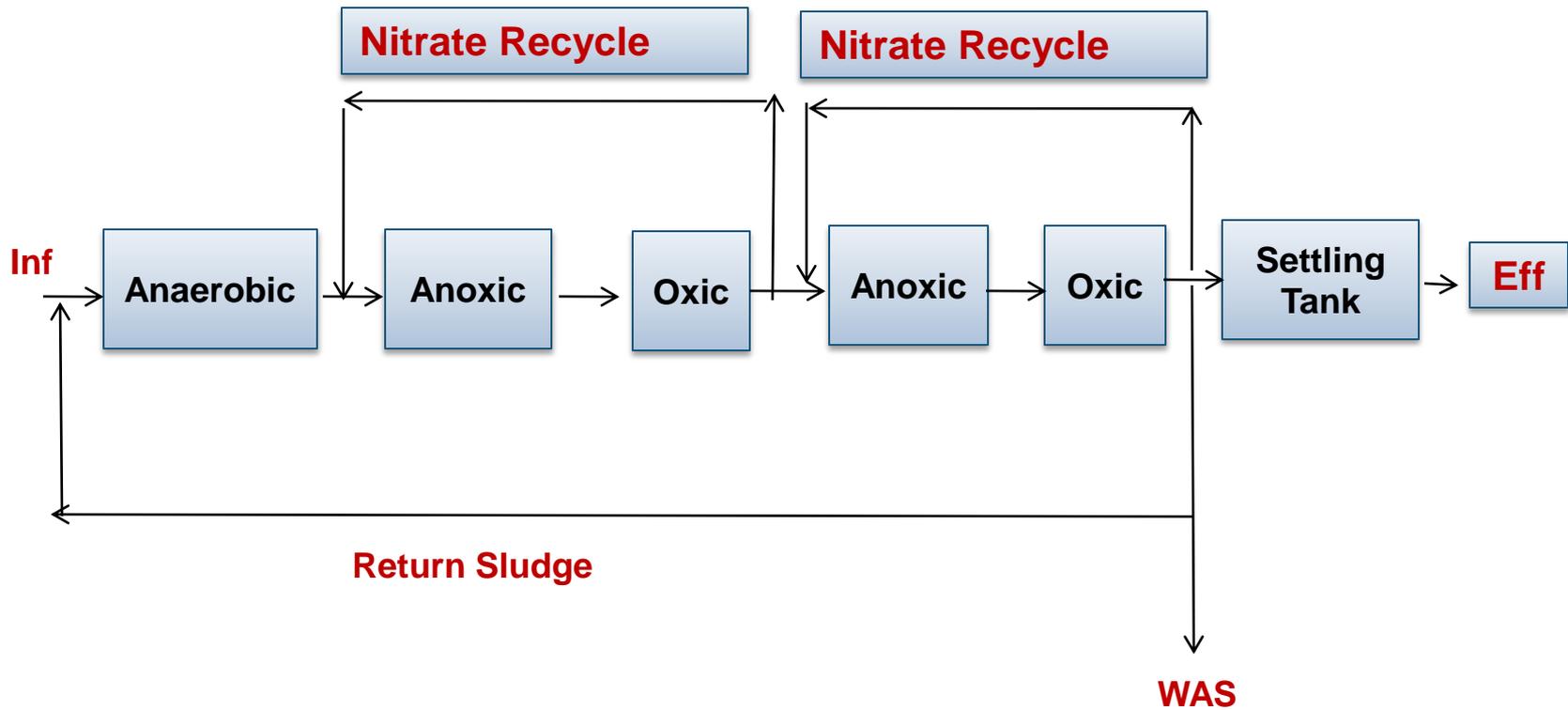


Three-Stage Biological Nutrient Removal System (A2/O)





Five-Stage Biological Nutrient Removal





- في أحواض **Oxic Aeration** يتم أكسده اى مواد نيتروجينية موجوده فى المياه مثل الأمونيوم أو النيتريت الى نترات
- تتم إعادة كميه من المياه بظلمبات **Recirculation Pump** حيث تتم اعاده المياه مره أخرى من أحواض **Anoxic Aeration** الى أحواض **Oxic Aeration** وتسمى هذه العمليه **Nitrate Recycling** بهذه الطريقه يقل تركيز النترات فى السيب النهائى حيث أنه فى هذا النظام أنه يجب الا يزيد تركيز **TN** عن ٧ مجم / لتر ولا يزيد تركيز **TP** عن ٢ مجم / لتر
- تستهلك البكتيريا فى كلا من **Anoxic Aeration** و **Oxic Aeration** كميه من **BOD** كغذاء كما أنه يحدث أكسده **BOD** فى حوض **Oxic Aeration** الى ثانى أكسد الكربون .
- المحطه التى كنت أعمل بها بمكة المكرمه (عرنه - ١) وطاقتها ٢٥٠٠٠٠ م٣ / يوم تعمل بنظام **Three-Stage Biological Nutrient Removal System (A2/O)**
- وكان تركيز **TN** لا يزيد عن ٥ مجم / لتر و **TP** لا يزيد عن ١.٨ مجم / لتر



- توجد نظامان من هذه الطريقة لمعالجة المواد النيتروجينية وهما :-
- النظام الأول ويسمى **Three-Stage Biological Nutrient Removal System (A2/O)** وهذا النظام يتكون المعالجة البيولوجية لمعالجة النيتروجين من حوض أنأوكسك
- (**Anoxic Aeration**) وحوض أوكسيك (**Oxic Aeration**) ويتم عمل اعاده
- (**Nitrate Recycling**) من حوض (**Oxic Aeration**) الى حوض **Anoxic**



BIOLOGICAL PHOSPHORUS REMOVAL

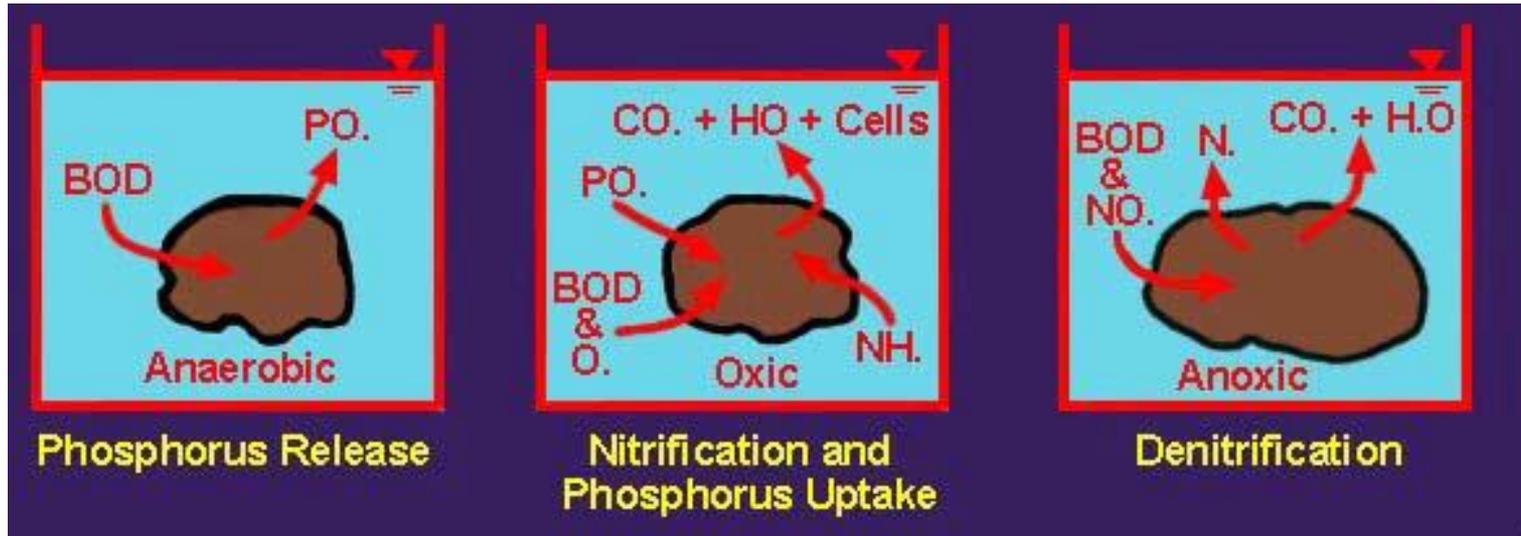
- - ترتبط المعالجة البيولوجية بالحمأة المنشطة للمواد العضوية الكربونية بكلا من المعالجة البيولوجية للنيتروجين والفوسفور .
- يتواجد الفوسفور في مياه الصرف الصحي في صور عديدة أهمها:-
- **Polyphosphate** الفوسفور العضوى
- **Orthophosphate (PO4-3)** الفوسفور الغير عضوى
- تتم المعالجة البيولوجية اللاهوائية للفوسفور بالحمأة المنشطة حيث يتم اعاده الحمأة المنشطة الى مدخل أحواض معالجة الفوسفور حيث تقوم البكتيريا اللاهوائية بتحويل الفوسفور العضوى وتستهلك البكتيريا فى هذه المرحلة (**PO4-3**) الفوسفور فى صوره غير عضويه



- عملية اختزال للمواد النيتروجينية وتحويلها الى غاز نيتروجين **Anoxic Aeration**
- أكسده المواد النيتروجينية الى نترات وتستهلك **Oxic Aeration** - تتم في أحواض
- البكتيريا الأكسجين الحيوى الممتص و أرثوفوسفات و أمونيوم فى وجود الأكسجين الذائب لبناء خلايا بكتيريه جديده
- هذا يبين مدى أهميه الفوسفور والنيتروجين والأكسجين الحيوى الممتص للحماه المنشطه لضمان
- النسبه بينها (**BOD 100 : N 5 : P 1**)
- وتكوين ندف قوية من الحماة المنشطه وعدم وجود البكتريا الخيطيه



المعالجة البيولوجية للفوسفور والنيتروجين بالحمأة المنشطة





شكراً!

Danke!

Thank You!

Water and Wastewater Management Programme - WWMP
Holding Company for Water and Wastewater (HCWW)
Corniche El Nil - Water Treatment Plant - Rod el Farag

Cairo - Egypt

Tel.: 002 02 2459 8405

Fax.: 002 02 2459 8411

Internet : www.wwmp-egypt.com