

برنامج المسار الوظيفي للعاملين بقطاع مياه الشرب والصرف الصحي

استخدام التحاليل المعملية في التحكم في
تشغيل محطات معالجة الصرف الصحي
يونيو 2013



استخدام التحاليل المعملية للتحكم فى تشغيل
محطات معالجه مياه الصرف الصحى

المحتوى

- 1- التعرف على المعالجه البيولوجيه لمياه الصرف الصحى
- 2- معرفه أماكن جمع العينات
- 3- معرفه التجارب المعملية ومعدلات إجراؤها
- 4- معرفه القوانين المنظمه لصرف المخلفات السائله على المسطحات المائيه
- 5- إجراء حسابات التحكم فى تشغيل محطات معالجه الصرف الصحى
- 6- التعرف على الفحص الميكروسكوبى للحماه المنشطه
- 7- استخدام التحاليل المعملية فى التعرف على مشاكل التشغيل
- 8- التعرف على المعالجه بالمرشحات الزلطيه وكيفيه تشغيلها

جدول رقم (1-1) بعض نظم المعالجة بالحمأة المنشطة

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	3000 – 1000	التثبيت بالتلامس
		6 - 3	- 4000 10000	
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 – ,05	30 – 20	36 - 18	6000 - 3000	التهوية الممتدة
0.3 – 0.05	30 – 10	36 - 8	6000 – 3000	قنوات الأكسدة

التحاليل المعملية المطلوبه على عينات مياه الصرف الصحي

- 1 - درجة الحرارة
- (2DO) - قياس الأوكسجين الذائب
- (PH) 3- قياس الرقم الأيدروجيني
- (BOD) 4 – قياس الأوكسجين الحيوى الممتص
- (5COD) – قياس الأوكسجين الكيمياءى المستهلك
- (6TSS) قياس تركيز المواد الصلبة العالقة
- (7VSS - قياس تركيز المواد الصلبة العالقة المتطايرة)
- (8N - NH₃ - قياس الأمونيا – نيتروجين)
- (9N - NO₃ - قياس تركيز النترات – نيتروجين)
- (10TKN - قياس تركيز النيتروجين العضوى)
- 11- قياس الكبريتيدات
- 12- قياس الزيوت والشحوم
- 13 – قياس نسبة المواد الصلبة الكلية
- 14 - قياس الكلور الحر المتبقى

1-2 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 يجب 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

2 - 2 قياس تركيز الأكسجين الذائب

الغرض من التهوية:-

أ - خلط مكونات حوض التهوية خلطاً تاماً

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 البكتيريا الهوائية لأكسدة المواد العضوية الكربونية و النيتروجينية كما هو موضح بالمعادلة التالية

وتعتمد كمية الأكسجين المستهلكة على تركيز المواد العضوية الكربونية وتركيز الحمأة المنشطة في حوض التهوية :-

بكتيريا

ماده عضويه أكسجين ← ماده غير عضويه + مياه + طاقه + خلايا جديده

+ ثانى أكسيد الكربون

DO تابع قياس الأوكسجين الذائب

تعتمد مدة التهوية على نظام المعالجة بالحماة المنشطة ففي نظام المعالجة بالحماة المنشطة التقليديه تكون مدة التهوية من 4 – 8 ساعه وفي نظام المعالجة بالحماة المنشطة بنظام قنوات الأوكسده تكون مدة التهوية من 8 – 36 ساعه وفي نظام المعالجة بالحماة المنشطة بنظام التهوية الممتده تكون مدة التهوية من 18 – 36 ساعه .

يجب قياس الأوكسجين الذائب بصفة منتظمة يوميا من مخرج حوض التهوية وفي المياه الخارجه من السيب النهائى ويجب أن يكون تركيز الأوكسجين الذائب من 2- 3 مجم / لتر إذا قل تركيز الأوكسجين الذائب فى حوض التهوية عن 1 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 البنية فى أحواض التهويه ومن أهم هذه
الكائنات (*Nocardia*) و (*Microthrix Parvicella*)
(مما يؤدى الى تكوين حمأة منشطة فقيرة و رديئة و يكون
معدل ترسيبها بطيء جدا مما يؤدى الى انتفاخ الحمأة و
خروجها مع السيب النهائي لأحواض الترسيب مما يؤدى الى
انخفاض كفاءه محطة المعالجه .

PH (2 - 3 - قياس الرقم الأيدروجيني)

- يعتبر قياس الرقم الأيدروجيني مهم جدا فى محطات معالجه مياه الصرف الصحى, ويجب توافر رقم هيدروجيني مناسب ويتراوح الرقم الأيدروجيني المناسب للمعالجه البيولوجيه من 6 – 8
- انخفاض الرقم الأيدروجيني عن 6 يؤدى الى نمو ونشاط الكائنات الخيطيه والفطريات فى أحواض التهويه مما يقلل من سرعه ترسيب الحمأه وطفوالحمأه بأحواض الترسيب النهائى وخروجها مع السيب النهائى مما يقلل من كفاءه محطه المعالجه .
- يجب قياس الرقم الأيدروجيني فى كل من المياه الخام ومدخل أحواض التهويه والسيب النهائى لمحطه المعالجه يوميا.

BOD-5

قياس الأوكسجين الحيوى الممتص

تعتبر تجربه قياس الأوكسجين الحيوى الممتص من أهم التجارب التى تجرى فى محطات معالجه مياه الصرف الصحى.

يعرف الأوكسجين الحيوى الممتص بكميه الأوكسجين اللازم لأكسده المواد العضويه الكربونيه بواسطه البكتريا الهوائيه عند 20 درجه مئوية لمده 5 أيام

يتم قياس الأوكسجين الحيوى الممتص BOD كمعيار لتركيز المواد العضويه الكربونيه فى المياه الخام وربطه مع التركيز التصميمي لمحطة المعالجه.

يتم قياس BOD فى المياه الداخلة لحوض التهويه لمعرفة كميه الأوكسجين 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

(COD) 4-2- قياس الأوكسجين الكيمياءى المستهلك)

يعرف الأوكسجين الكيمياءى المستهلك (Chemical Oxygen Demand) بكمية الأوكسجين اللازم لأوكسده المواد العضويه بواسطه ماده كيمياءيه مؤكسده مثل داى كرومات البوتاسيوم عند 150 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 (1.7 – 2)

TSS 2 - 6 - قياس المواد الصلبة العالقة الكليه

تجربه قياس المواد الصلبة 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 40-60%

وفى حاله انخفاض كفاءه الترسيب الابتدائى عن 40% فإن ذلك يدل على خروج حمأه مع المياه الخارجه , ويرجع الى أحد العوامل التاليه :-

1 - انخفاض مده المكث فى حوض الترسيب الابتدائى

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 - السيب النهائى

TSS تابع قياس المواد الصلبة العالقه الكليه

- 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 :-

1 - حساب كميه الحمأه المنشطه المعاده

2 - 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 1500 – 2500 مجم / لتر وفى نظام المعالجه البيولوجيه بقنوات الأكسده والتهويه الممتده يتراوح تركيز المواد الصلبة العالقه فى حوض التهويه من 3000 – 6000 مجم / لتر .

VSS 2 - 7 - قياس المواد الصلبة العالقة المتطايرة

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 90% من الحمأة المنشطة و يتراوح نسبه المواد الصلبه العالقة المتطايرة حوالي من 80 إلى 90 % من المواد الصلبه العالقة الكليه 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 المنشطه الزائده (**WAS vss**) و السيب النهائي لاستخدامها في حساب نسبه الغذاء الى نسبه الكائنات الحيه الدقيقه **F/M ratio** و عمر الحمأه و كميته الحمأه الزائده .

2 NO3-N - 8 - قياس النترات - نيتروجين

تقوم البكتيريا الهوائية بأكسده الأمونيا الى نيتريت ثم يتأكسد النيتريت الى نترات وهذه العمليه 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 العمليه (DE nitrification) وفي حاله حدوث ذلك يحدث طفو للحماة في أحواض الترسيب النهائى الأسباب التى تؤدى الى حدوث اختزال النترات الى غاز نيتروجين :

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

TKN 2 - 9 - قياس كالدال- نيتروجين

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

2-10- قياس الكبريتيدات

يتم قياس تركيز الكبريتيدات كمعيار لحدوث تحلل لاهوائى للمواد العضويه نتيجة عدم توافر أكسجين ذائب ونمو ونشاط البكتيريا اللاهوائية .

يتم إجراء تجربه 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 8 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 .

2 - 11 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

13- قياس نسبة المواد الصلبه فى الحمأه

يتم تقدير النسبه المئويه للمواد الصلبه الكليه فى الحمأه فى كلا من الحمأه الابتدائيه والحمأه المركزه والحمأه الجافه حيث يتم تقدير نسبة المواد الصلبه فى الحمأه الابتدائيه لمعرفه معدلات سحب الحمأه من أحواض الترسيب الابتدائى
يجب أن تتراوح نسبة المواد الصلبه فى الحمأه الابتدائيه من (1-2 %)
أما إذا كانت أقل من 1 % فهذا معناه أن معدلات سحب الحمأه على
وإذا كانت أكبر من 2 % فهذا معناه أن معدل سحب الحمأه واطى
يتم أيضا قياس % للمواد الصلبه فى الحمأه المركزه حيث أن نسبتها تتراوح من 8-10%
يتم أيضا تقدير % للمواد الصلبه فى الحمأه الجافه بأحواض التجفيف

2 - 14 - قياس الكلور الحر المتبقي

يستخدم الكلور فى محطات معالجه مياه الصرف الصحى فى تقليل التلوث البكتريولوجى فى المياه التى تم معالجتها

ويتم حقن الكلور فى المياه الخارجه من الترسيب النهائى والداخلة لحوض المزج بالكلور لكى تمكث المياه المضاف إليها الكلور فى هذا الحوض مده لا تقل عن 30 دقيقه

ويتم جمع العينه من المياه الخارجه من الهدار الخاص بحوض المزج بالكلور ويجب ألا يقل تركيز الكلور الحر المتبقي فى العينه الخارجه من السيب النهائى عن 0.5 مجم / لتر

الجدول رقم (2 - 1) التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها 20000 م3 / يوم فأقل

م	اسم الاختبار	معدلات إجراءاته	مكان أخذ العينه
1	الأكسجين الذائب	يومية	- التهويه - السيب النهائى
2	الرقم الأيدروجينى	يومية	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائى
3	الأكسجين الحيوى الممتص	2 كل اسبوع	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائى
4	الأكسجين الكيمائى المستهلك	2 كل اسبوع	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائى

تابع الجدول رقم (2 - 1) التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها 20000 م3

/ يوم فأقل

5	المواد الصلبة العالقه الكليه	يوميا	- المياه الخام - مخرج الترسيب الابتدائى - حوض التهويه - السيب النهائى - الحمأه المنشطه المعاده
6	المواد الصلبة العالقه المتطايره	مرتين كل اسبوع	- حوض التهويه - الحمأه المنشطه المعاده
7	النترات - نيتروجين	اسبوعيا	- المياه الخام - مدخل التهويه - مخرج الترسيب النهائى - السيب النهائى
8	النيتروجين العضوى	اسبوعيا	- المياه الخام - السيب النهائى
9	الكبريتيدات	مرتين كل اسبوع	- المياه الخام - السيب النهائى

تابع الجدول رقم (2 - 1) التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها 20000

م3 / يوم فأقل

10	الزيوت والشحوم	مره كل اسبوعيين	- المياه الخام - مدخل الترسيب الابتدائي - مدخل التهويه - السيب النهائي
11	الأمونيا - نيتروجين	اسبوع	- المياه الخام - السيب النهائي
12	% للمواد الصلبه	اسبوع	- الحمأه الابتدائيه -- الحمأه المركزه - الحمأه الجافه
13	الكور الحر المتبقي	يوميا	- السيب النهائي
14	الفحص الميكروسكوبي	حسب ظروف التشغيل	- حوض التهويه

الجدول رقم (2 - 3) 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 النهائى
2	الرقم الأيدروجينى	يوميا	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائى
3	الأكسجين الحيوى الممتص	3 كل اسبوع	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائى
4	الأكسجين الكيمىائى المستهلك	3 كل اسبوع	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائى
5	المواد الصلبة العالقه الكليه	يوميا	- المياه الخام - مخرج الترسيب الابتدائى - حوض التهويه - السيب النهائى - الحمأه المنشطه المعاده

تابع الجدول رقم (2 - 3) التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها من 20000 حتى 60000 م3 / يوم

اسم الاختبار	معدل إجرائه	مكان أخذ العينه	
6	مرتين كل اسبوع	- حوض التهويه - الحمأه المنشطه المعاده	المواد الصلبه العالقه المتطايره
7	اسبوعيا	- المياه الخام - السيب النهائى	النيتروجين العضوى
8	3 كل اسبوع	- المياه الخام - السيب النهائى	الكبريتيدات

تابع الجدول رقم (2 - 3) التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها من
20000 حتى 60000 م3 / يوم

م	اسم الاختبار	معدلات إجرائه	مكان أخذ العينه
9	الزيوت والشحوم	مره كل اسبوع	- المياه الخام - مدخل الترسيب الابتدائي - مدخل التهويه - السيب النهائي
10	الأمونيا - نيتروجين	اسبوع	- المياه الخام - السيب النهائي
11	% للمواد الصلبه	اسبوع	- الحمأه الابتدائيه -- الحمأه المركزه - الحمأه الجافه
12	الكلور الحر المتبقي	يومية	- السيب النهائي
13	الفحص الميكروسكوبي	حسب ظروف التشغيل	- حوض التهويه

الجدول رقم (3 - 3) التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها أعلى من 60000 م3 / يوم

م	اسم الاختبار	معدلات إجراؤه	مكان أخذ العينه
1	الأكسجين الذائب	يوميًا	- التهويه - السيب النهائي
2	الرقم الأيدروجيني	يوميًا	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائي
3	الأكسجين الحيوى الممتص	يوميًا	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائي
4	الأكسجين الكيمياءى المستهلك	يوميًا	- المياه الخام - مدخل التهويه - السيب النهائي
5	المواد الصلبه العالقه الكليه	يوميًا	- المياه الخام - مخرج الترسيب الابتدائى - حوض التهويه - السيب النهائي - الحمأه المنشطه المعاده

تابع الجدول رقم (3 - 3) التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها أعلى من

60000 م³ / يوم

م	اسم الاختبار	معدلات إجراؤه	مكان أخذ العينه
6	المواد الصلبه العالقه المتطايره	يومية	- حوض التهويه - الحمأه المنشطه المعاده
7	النترات - نيتروجين	3 مرات فى الاسبوع	- المياه الخام - مدخل التهويه - مخرج الترسيب النهائى - السيب النهائى
8	النيتروجين العضوى	3 مرات فى الاسبوع	- المياه الخام - السيب النهائى
9	الكبريتيدات	يومية	- المياه الخام - السيب النهائى

تابع الجدول رقم (3 - 3) التحاليل المطلوبة ومعدلاتها وأماكن أخذ العينه بالمحطات التي تصرفها أعلى من
60000 م3 / يوم

م	اسم الاختبار	معدلات إجراؤه	مكان أخذ العينه
10	الزيوت والشحوم	مره كل اسبوع	- المياه الخام - مدخل الترسيب الابتدائى - مدخل التهويه - السيب النهائى
11	الأمونيا - نيتروجين	3 مرات فى الاسبوع	- المياه الخام - السيب النهائى
12	% للمواد الصلبه	اسبوع	-الحمأه الابتدائيه --الحمأه المركزه -الحمأه الجافه
13	الكلور الحر المتبقي	يوميا	- السيب النهائى
14	الفحص الميكروسكوبي	اسبوع	- حوض التهويه

الفصل الثالث القوانين والمعايير المنظمة لصرف المخلفات السائلة

- 3-1- القانون 48 لسنة 1982 وتعديلاته الاخيرة
- 3-2-1- صرف المخلفات السائلة على مسطحات المياه المعذبة
- 3-2-2- صرف المخلفات السائلة على المسطحات الغير عذبه
- 3-2-3- القرار الوزارى رقم 44 لسنة 2000
- 3-2- القانون رقم 4 لسنة 1994

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

البيان	فرع النيل والرياحات والترع والجنايبات وخزانات المياه الجوفية (مجم / لتر)
درجة الحرارة	°35
الأس الأيدروجيني	9 – 6
اللون	خالية من المواد الملونة
الأكسجين الحيوى الممتص	20
الاكسجين الكيميائي المستهلك (دايكرومات)	40
الاكسجين الكيميائي المستهلك (برمنجنات)	10
مجموع المواد الصلبة الذائبة	800
رماد المواد الصلبة الذائبة	700
المواد العالقة	30
رماد المواد العالقة	20
الكبريتيدات	1
الزيوت / الشحوم والراتنجات	5
الفوسفات (غير عضوى)	1
النترات	30
الفينول	0.001

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

<p>فرع النيل والرياحات والترع والجنايبات لتر)/(وخزانات المياه الجوفية) مجم</p>	<p>البيانات</p>
<p>0.5</p>	<p>الفلوريدات</p>
<p>1</p>	<p>الكلور المتبقى</p>
<p>1</p>	<p>مجموع المعادن الثقيلة</p>
<p>0.5</p>	<p>وتشمل (X)</p>
<p>1</p>	<p>المنجنيز</p>
<p>0.05</p>	<p>الزنك</p>
<p>0.05</p>	<p>الفضة</p>
<p>2500</p>	<p>المنظفات الصناعية العدد الاحتمالي للمجموعة القبولية في 100 سم</p>

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

مواصفات مياه الصرف الصحي (مجم / لتر)	البيان
35° مئوية	درجة الحرارة
6 – 9	الأس الايدروجيني
60	الاكسجين الحيوى الممتص
80	الاكسجين الكيميائي المستهلك (دايكرومات)
40	الاكسجين الكيميائي المستهلك (برمنجنات)
لا يقل عن 4	الاكسجين الذائب
10	الزيوت والشحوم
2000	المواد الذائبة
50	المواد العالقة
خالية من المواد الملونه	المواد الملونه
1	الكبريتيدات

يجب أن تتوفر فى مياه الصرف الصحى والمخلفات الصناعية السائله التى يرخص بصرفها على مسطحات المياه غير العذبة - المعايير والمواصفات الاتيه :-

البيان	فرع النيل والرياحات والترع والجنايبات وخزانات المياه الجوفيه (مجم / لتر)
السيانيد	--
الفوسفات	--
النيترات	50
الفلوريدات	--
الفينول	--
مجموع المعدات الثقيلة	1
المبيدات بأنواعها	معدوم
العد الاحتمالي للمجموعة القولونية فى 100 سم ²	5000

قرار وزير التعمير والمجتمعات الجديدة والإسكان والمرافق رقم 44 لسنة
2000 الخاص بمعايير صرف المخلفات السائلة على شبكات الصرف
الصحي

أولاً : - المباني التي تسرى على أحكام المادة 7 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 – مدابع الجلود - مصانع الأدوية
والكيماويات الجلود- مصانع الأدوية والكيماويات – مصانع
والغزل - مصانع الألبان – الحديد والصلب – المصانع
المستخدمة للمواد الحمضية -النسيج

- 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 43 درجة مئوية

ألا يقل الأس الهيدروجيني عن 6 ولا يزيد عن 9.5

ألا يزيد تركيز المواد القابلة للتسيب بعد 10 دقائق عن 8 ملليتر / لتر

ألا يزيد تركيز المواد القابلة للتسيب بعد 30 دقيقة عن 15 ملليتر / لتر

تابع المعايير والمواصفات الواجب توافرها فى المخلفات السائلة التى
يرخص بصرفها فى شبكات مياه الصرف الصحى

ألا يزيد تركيز المواد العالقة عن 800 مجم / لتر

ألا يزيد تركيز الأكسجين الحيوى عن 600 مجم / لتر

ألا يزيد تركيز الأكسجين الكيماوي المستهلك (ديكرومات) عن 1100
مجم / لتر

ألا يزيد تركيز الكبريتيدات عن 10 مجم/لتر مقدرة على أساس الكبريت

ألا تزيد تركيز السيانيدات عن 0.2 مجم / لتر

ألا يزيد تركيز الفوسفات عن 25 مجم / لتر

- ألا يزيد تركيز النترات عن 30 مجم / لتر
- ألا يزيد تركيز الفلوريدات عن 1 مجم / لتر
- لا يزيد تركيز الفينول عن 0.05 مجم / لتر
- ألا يزيد تركيز الكروم السداسى عن 0.5 مجم / لتر
- ألا يزيد تركيز الكادميوم عن 0.2 مجم / لتر
- ألا يزيد تركيز الرصاص عن 1 مجم / لتر
- ألا يزيد تركيز الزئبق عن 0.2 مجم / لتر
- ألا يزيد تركيز الفضة عن 0.5 مجم / لتر
- ألا يزيد تركيز النحاس عن 1.5 مجم / لتر

تابع المعايير والمواصفات الواجب توافرها فى المخلفات السائلة التى يرخص بصرفها فى شبكات مياه الصرف

الصحى

ألا يزيد تركيز النيكل عن 1 مجم / لتر

ألا يزيد تركيز القصدير عن 2 مجم / لتر

ألا يزيد تركيز الزرنيخ عن 2 مجم / لتر

ألا يزيد تركيز البورون عن 1 مجم / لتر

ألا يزيد تركيز الأمونيا عن 100 مجم / لتر

ألا تزيد تركيز الشحوم الزيوت والمواد الراتنجية عن 100 مجم / لتر

الفضة - الزئبق - النحاس - النيكل - الزنك - الكروم - الكادميوم - القصدير يجب ألا تركيزها منفردة أو متجمعة عن 10 مجم / لتر إذا لم يتجاوز حجم المخلفات المنصرفة عن 50 م³ / يوم ولا تزيد عن 5 مجم / لتر إذا زاد عن حجم المخلفات المنصرفة إلى شبكه الصرف الصحى عن 50 م³ / يوم .

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

الفصل الرابع :

التحكم فى تشغيل محطات معالجة مياه الصرف الصحى

- 2-4- حساب حجم الحمأ المترسبه بعد 30 دقيقه
- 3-4- حساب دليل حجم الحمأ
- 4-4- حساب كميه الحمأ المنشطه المعاده
- 5-4- حساب نسبة الغذاء الى نسبة الكائنات الحيه الدقيقه
- 6-4- حساب عمر الحمأ
- 7-4- حساب كميه الحمأ الزائده
- 8-4- حساب كفاءه المحطه
- 9-4- الفحص الميكروسكوبى للحمأ المنشطه

(SVI) حساب دليل حجم الحمأة

حجم الحمأة المترسبة في 30 دقيقة (مللي) $\times 1000$

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.

دليل حجم الحمأة = 75

المطلوب في أحواض التهويه MLVSS حساب تركيز

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

مثال :-

إذا كانت محطة معالجه صرف صحى بالحماه المنشطه التقليديه حيث أن نسبه الغذاء إلى نسبه الكائنات الحيه الدقيقه علما بأن :- (MLVSS) تتراوح من 0.2 – 0.4 ومطلوب تثبيت هذه النسبه عند 0.3 فما تركيز 300 مجم / لتر = تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص الداخلى لحوض التهويه

إذا كان كميته مياه الصرف الصحى الداخلة للتهويه = 10000 م³ / يوم

إذا كان حجم التهويه = 5000 م³

MLVSS فما هو التركيز المطلوب من

تركيز المواد العالقة المتطايرة في التهويه = 2000 مجم / لتر

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

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

مثال :-

= 300 مجم / لتر الداخل للتهويه BOD اذا كان تركيز
م3 / يوم = 10000 (Q) اذا كان كمية المياه الداخلة للتهوية
اذا كان تركيز المواد الصلبة العالقة المتطايرة فى التهوية = 4000 مجم/ لتر
اذا كان حجم حوض التهوية = 5000 م3
نسبة الغذاء = 0.15

RAS حساب كمية الحمأة المنشطة المعادة

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

حيث أن: -

$$Q_{RAS} = \text{كمية الحمأة المنشطة المعادة لحوض التهوية م} / 3 \text{ يوم}$$

$$Q = \text{كمية المياه الداخلة لحوض التهوية (م} / 3 \text{ يوم)}$$

$$= \text{تركيز المواد الصلبة العالقة في حوض التهوية (مجم / لتر)}$$

$$\text{MLSS}$$

$$\text{RAS / لتر (تركيز المواد الصلبة العالقة في الحمأة المنشطة المعادة)} = \text{مجم}$$

RAS حساب كمية الحمأه المنشطه المعاده

مثال:-

اذا كان كمية المياه الخام الداخلة لحوض التهوية فى اليوم = 10000 م³/ يوم
اذا كان تركيز المواد العالقة فى التهوية = 3000 مجم / لتر
اذا كان تركيز المواد العالقة فى الحمأه المنشطه المعاده = 8000 مجم / لتر

كميه الحمأه المنشطه = 6000 م³ / 3 يوم
المعاده

Sludge Age (SRT) (MCRT) حساب عمر الحمأة

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

$$\frac{\text{MLVSS} \times v}{\text{EQ} \times Q_{\text{was}} + E_{\text{vss}} \times v} = \text{MCRT}$$

$$\text{EQ} \times Q_{\text{was}} + E_{\text{vss}} \times v$$

$$\text{MCRT} = \frac{\text{WAS}_{\text{vss}}}{\text{حيث أن :-}}$$

$$v = \frac{\text{عمر الحمأة باليوم}}{\text{حجم التهوية (م3)}} \quad \text{MCRT} =$$

$$Q_{\text{was}} = \text{كمية الحمأة الزائدة م3 / يوم}$$

$$\text{WAS}_{\text{vss}} = \text{تركيز المواد الصلبة العالقة المتطايرة في الحمأة الزائدة}$$

$$\text{MLVSS} = \text{تركيز المواد الصلبة العالقة المتطايرة في حوض التهوية}$$

$$\text{EQ} = \text{كمية المياه الخارجة من المحطة م3 / يوم}$$

$$E_{\text{vss}} = \text{تركيز المواد العالقة المتطايرة في المياه الخارجة في السيب النهائي}$$

Sludge Age (SRT) (MCRT) حساب عمر الحمأه

مثال:-

اذا كان حجم التهوية = 4000 م³

اذا كان كمية الحمأه الزائده = 200 م³ / يوم

اذا كان تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = 2000 مجم / لتر

اذا كان تركيز المواد العالقه المتطايره فى المياة الخارجة فى السيب النهائى = 10
مجم / لتر

اذا كان تركيز المواد العالقه فى الحمأه الزائده = 8000 مجم / لتر

اذا كان كمية المياة الخارجة من المحطة = 5000 م³ / يوم

عمر الحمأه باليوم = 4.8 يوم

WAS حساب كمية الحمأة المنشطة الزائدة

$$\frac{V \times MLVSS}{SRT \times WASvss} = QW$$

حيث أن :-

كمية الحمأة الزائدة بالمتر المكعب في اليوم = QW

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

حجم حوض التهوية م³ = V

عمر الحمأة باليوم = SRT

تركيز المواد العالقة المتطايرة في الحمأة المنشطة الزائدة مجم/لتر = $WASvss$

WAS حساب كمية الحمأة المنشطة الزائدة

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

مثال :-

إذا كان حجم التهوية = 4000 م³

= 3000 مجم / لتر (3 جم / م³) MLVSS إذا كان تركيز

= 8000 مجم / لتر WAS vss إذا كان تركيز

= 6 يوم إذا كان عمر الحمأة

كمية الحمأة الزائدة (3 م / يوم) = 250 م³/يوم

BOD حساب كفاءه المحطه فى معالجه

$$100 \times \frac{\text{التركيز الداخلى} - \text{التركيز الخارج}}{\text{التركيز الداخلى}} = \text{كفاءه اى مرحله اى المحطه}$$

مثال (1) :-

احسب كفاءه المعالجه البيولوجيه فى معالجه المواد العضويه (من المعلومات الآتية :-
فى المياه الخام = 360 مجم / لتر BOD اذا كان تركيز
فى السيب النهائى = 20 مجم / لتر BOD اذا كان تركيز
طريقه الحساب :-

$$100 \times \frac{\text{التركيز الداخلى} - \text{التركيز الخارج}}{\text{التركيز الداخلى}} = \text{كفاءه اى مرحله اى المحطه}$$

TSS كفاءة محطة المعالجة فى معالجة المواد العالقه الكليه

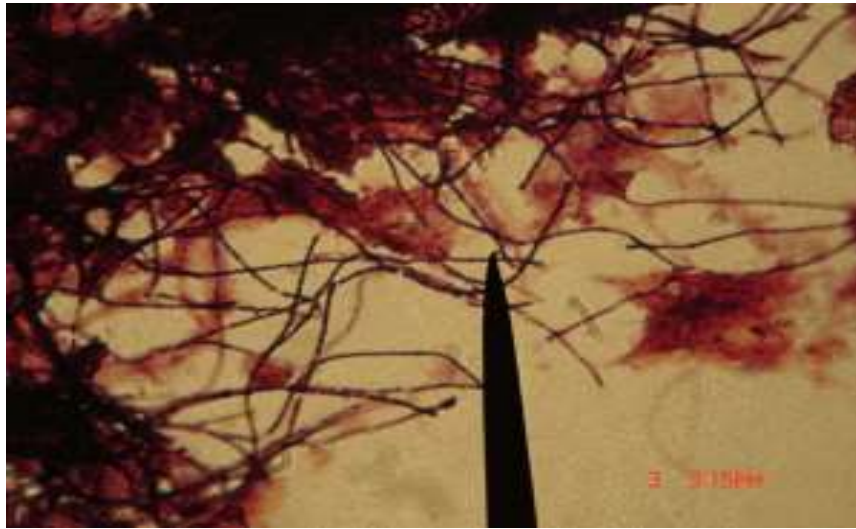
- احسب كفاءة محطة المعالجة فى معالجة المواد العالقه الكليه من المعلومات الآتية :-
- تركيز المواد العالقه الكليه فى المياه الخام = 400 مجم / لتر
 - تركيز المواد العالقه الكليه فى السيب النهائى = 20 مجم / لتر
- طريقه الحساب :-

فى المياه الخام = 400 مجم / لتر TSS اذا كان تركيز
فى السيب النهائى = 25 مجم / لتر TSS اذا كان تركيز

كفاءة المحطه = 93.75 %

thrix Parvicell Micro

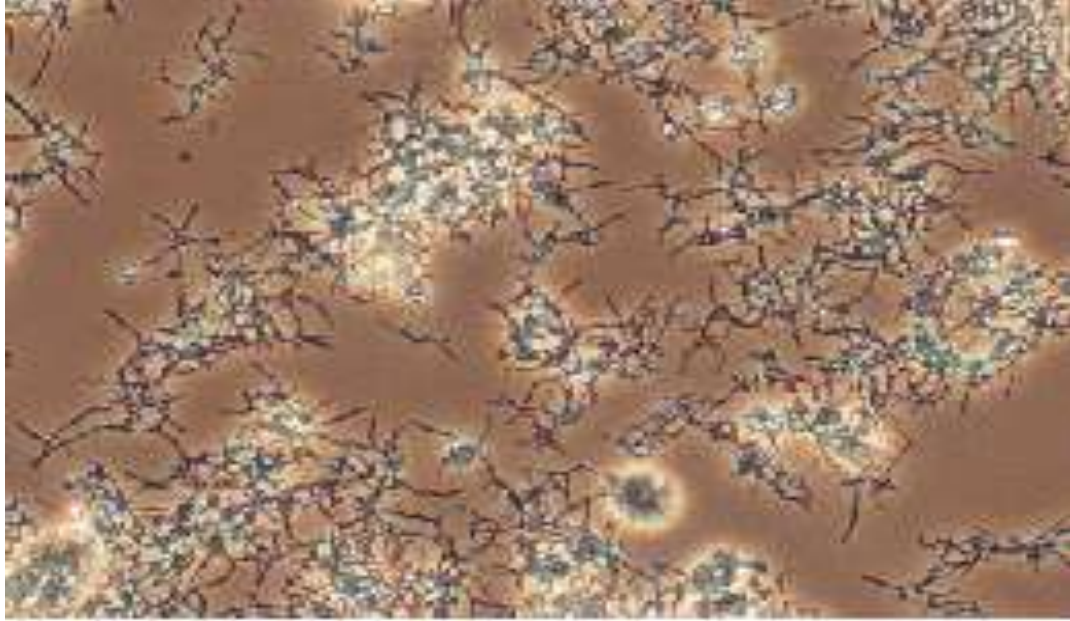
ينمو فى الحمأه المنشطه نتيجه زياده تركيز الزيون والشحوم فى أحواض التهويه



Nocardia

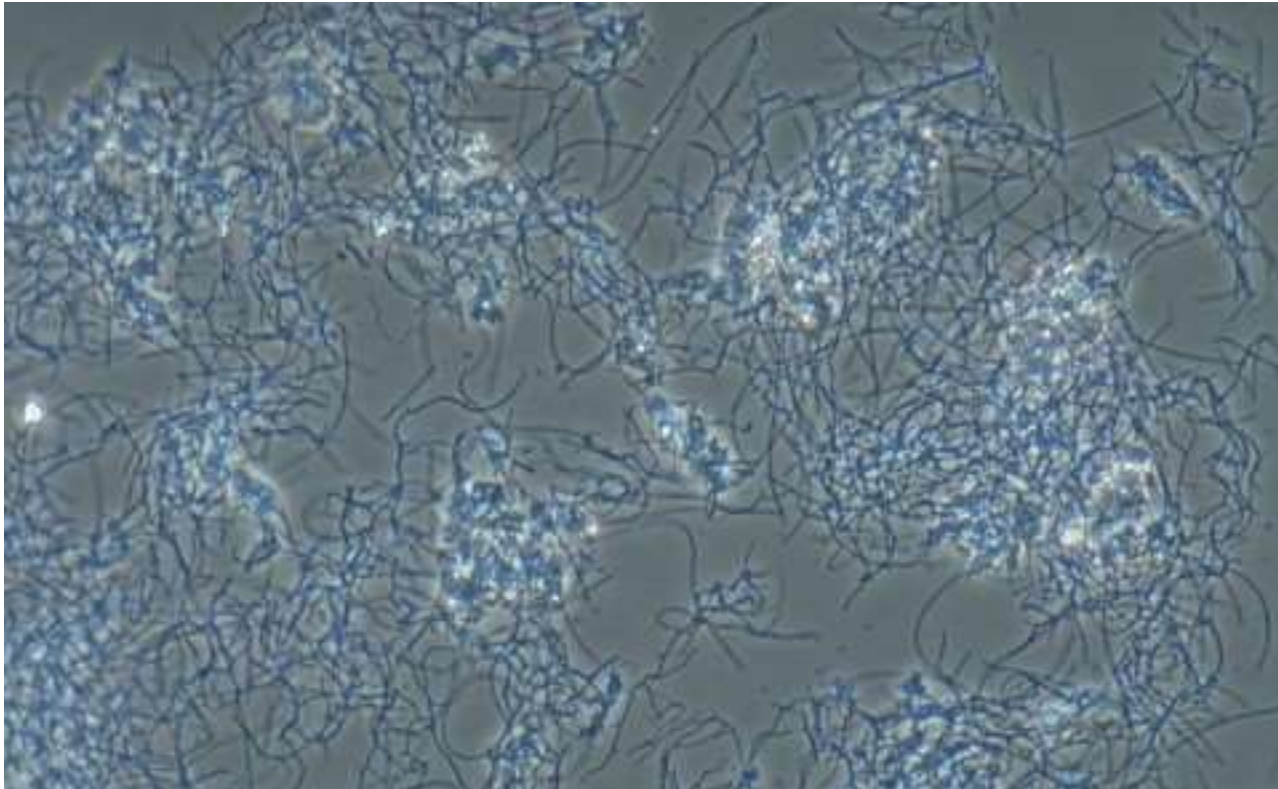
نوع من الكائنات الخيطيه (يوجد في الحمأ المنشطه نتيجه زياده تركيز

و زياده عمر الحمأ MLVSS



Nocardia Foam (200X)

تكون حمأ منشطه بطينه الترسيب لوجود كائنات خيطيه



Protozoa الناضجه الكائنات الأوليه السائده والمكونة للحمأه المنشطه

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) الحره وهى تتواجد فى الحماء المنشطه قليله
1- *Amoeba* 2-free swimming ciliates
قليله التركيز وعمر الحماء صغير



العلاقة بين الكائنات الحية السائدة في الحمأة وحاله تشغيل المحطة 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>1- كفاءه المحطه ضعيفة جدا وزياده تركيز TSS , و BOD في السيب النهائي</p> <p>- وجود بكتيريا منتشرة على سطح أحواض الترسيب النهائي</p> <p>- عدم تكوين الحمأة المنشطه في 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>2- كفاءه المحطه جيده</p> <p>- تكوين ندف للحمأة المنشطه جيده</p> <p>- سرعه ترسيب الحمأة المنشطه جيد</p> <p>- مياه السيب النهائي رائقة</p>
<p>Predominance of stalked ciliates</p> <p>Some free-swimming ciliates</p> <p>A few rotifers</p> <p>A few flagellates</p>	<p>3- كفاءه المحطه ممتازه</p> <p>- تكوين ندف للحمأة المنشطه ممتازه</p> <p>- سرعه ترسيب الحمأة المنشطه ممتازه</p> <p>- مياه السيب النهائي رائقة</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>4- زياده تركيز TSS و انخفاض تركيز BOD في السيب النهائي</p> <p>- ارتفاع SVI</p> <p>- مياه السيب النهائي عكره</p>

المشكلات التي تحدث في محطات المعالجة بالحمأة المنشطة

أمثله عمليه لهذه المشكلات واستخدام التحاليل المعملية في التعرف على المشكله وعلاجها

- 5-1- انخفاض كفاءه أحواض الترسيب الابتدائي
- 5-2- وجود رغاوى بيضاء بأحواض التهويه
- 5-3- وجود رغاوى بنيه كثيفه بأحواض التهويه
- 5-4- وجود رغاوى بنيه كثيفه وقاتمه اللون تميل للون الأسود بأحواض التهويه
- 5-5- وجود رغاوى سمراء بأحواض التهويه
- 5-6- طفو الحمأة على شكل كتل بنيه وانتشارها على سطح أحواض الترسيب النهائى
- 5-7- طفو حمأة كثيفه وخروجها من هدارات أحواض الترسيب النهائى
- 5-8- طفو الحمأة فى صوره حمأة ناعمه مثل التراب على سطح أحواض الترسيب النهائى
- 5-9- خروج ندف فى حجم رأس الدبوس **Pin Point Floc** من الهدارات بأحواض الترسيب النهائى
- 5-10- خروج ندف من الحمأة بيضاء غير منتظمه الشكل وخروجها من الهدارات بأحواض الترسيب النهائى

1-5 انخفاض كفاءه أحواض الترسيب الابتدائى

مثال : محطه معالجه الصرف الصحى بالحمأه المنشطه التقليديه بشبراخيت - بحيره

أولا : المشكله

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

ثانيا : نتائج التحاليل المعملية وحسابات التحكم فى التشغيل

- تركيز TSS فى المياه الخام = 410 مجم / لتر

- تركيز BOD فى المياه الخام = 390 مجم / لتر

- تركيز TSS فى المياه الخارجه من أحواض الترسيب الابتدائى = 226 مجم / لتر

- تركيز BOD فى المياه الخارجه من أحواض الترسيب الابتدائى = 315 مجم / لتر

بحساب كفاءه ازالة TSS = 44.87 %

وبحساب كفاءه ازالة BOD = 19.2 %

انخفاض كفاءه أحواض الترسيب الابتدائى تابع

- علما بأن كفاءه أحواض الترسيب الابتدائى فى ازالة ال TSS تتراوح من 40- 60%
وبالنسبه لكفاءة ازالة ال BOD فهى تتراوح من 25- 30%
نسبه المواد الصلبه فى الحمأه الابتدائيه = 8.69 %

ثالثا : الاستنتاج

تبين أن المشكله بسبب وجود بعض الحمأه السوداء وغازات كريهه خلف الكساحات العلويه على سطح الأحواض نتيجه سحب الحمأه بمعدلات أقل مما هو مطلوب مما أدى الى زياده تركيز الحمأه بهذه الأحواض وارتفاع نسبه المواد الصلبه فى الحمأه الابتدائيه الى 8.69 % فى حين أنها تتراوح من 1-2 % الامر الذى يؤدى الى طفو وخروج الحمأه من احواض الابتدائى

انخفاض كفاءه أحواض الترسيب الابتدائى تابع

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 الصحى 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 = 4.2 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه فى التهويه = 500 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = 420 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه المتطايره فى الحماء الزائده = 800 مجم / لتر

كميه الحماء الزائده = 360 م³ / يوم

= 370 مجم / لتر BOD تركيز الداخل للتهويه

حجم الحماء المترسبه بعد 30 دقيقه = 80 ملييلتر / لتر

تصرف المياه الوارده 3500 م³/يوم

وجود رغاوى بيضاء بأحواض التهويه تابع

تركيز المواد العالقه فى السيب النهائى = 62 مجم / لتر

تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهائى = 70 مجم / لتر

دليل حجم الحمأه = 160

اكبر مما يجب حيث يجب ان يكون فى حدود (150-50) SVI وهذا معناه أن

$$0.4 = 0.36 = F/M \text{ تقريبا}$$

عاليه حيث أنها فى هذا النظام يجب أن تكون من 0.05 - 0.3 F / M وهذا معناه أن

تهوية ممتدة

- عمر الحمأه = 6.4 يوم

تابع وجود رغاوى بيضاء بأحواض التهويه

وهذا معناه أن عمر الحمأ صغير حيث أنه فى هذا النظام تتراوح من 10-30 يوم
- بعمل فحص ميكروسكوبى للحمأ المنشطه بحوض التهويه تبين وجود أعداد كثيره من
البكتيريا **Flagellated Bacteria** السبحيه
ثالثا : الاستنتاج

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

رابعا : الاجراءات التى أتخذت لحل المشكله والنتيجه
تخفيض كميته الحمأ الزائده

تم عمل فحص ميكروسكوبى للحمأ المنشطه بأحواض التهويه تبين خلوها من الكائنات
السبحيه وأن الكائنات السائده هى البروتوزوا ذات العنق

3-5- ظهور رغاوى بنيه كثيفه بأحواض التهويه

مثال (محطة معالجه مياه الصرف الصحى 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 = 1.8 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه فى التهويه = 7200 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = 6500 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه المتطايره فى الحمأه الزائده = 12600 مجم / لتر

تصرف ظلمبه الحمأه الزائده = 3م60 / ساعه

كميه الحمأه الزائده = 60 م3 / يوم (ظلمبه الحمأه الزائده تعمل ساعتين فى اليوم)

تركيز BOD الداخلى للتهويه = 360 مجم / لتر

تابع وجود رغاوى بنيه بأحواض التهويه

حجم الحمأ المترسبه بعد 30 دقيقه = 420 مليليتر / لتر

حجم حوضى التهويه = 4400 م3

تصرف المياه الوارده للمحطه = 3500 م3 / يوم

تركيز المواد العالقه فى السيب النهائى = 46 مجم / لتر

تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهائى = 42 مجم / لتر

دليل حجم الحمأه = 58

وهذا معناه أن سرعه ترسيب الحمأه عاليه جدا .

$$0.04 = F / M$$

وهذا معناه أن F / M قليله حيث أنه فى هذا النظام تتراوح من 0.3-0.05

- عمر الحمأه MCRT = 34 يوم

وهذا معناه أن عمر الحمأه كبير حيث أنه فى هذا النظام تتراوح من 10-30 يوم

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

تابع وجود رغاوى بنيه بأحواض التهويه

رابعاً : الاجراءات التى أتخذت لحل المشكله والنتيجه

تم زياده كميّه الحمأه الزائده و كانت النتائج كما يلى :-

تركيز الأوكسجين الذائب فى التهويه = 2.8 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه فى التهويه = 3100 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = 2530 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه المتطايره فى الحمأه الزائده = 6200 مجم / لتر

كميه الحمأه الزائده = 240 م³/يوم

تركيز BOD الداخلى للتهويه = 390 مجم / لتر

حجم الحمأه المترسبه بعد 30 دقيقه = 190 ملييلتر / لتر

تركيز المواد العالقه فى السيب النهائى = 18 مجم / لتر

تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهائى = 15 مجم / لتر

تابع وجود رغاوى بنيه بأحواض التهويه

دليل حجم الحمأه = 61

هذا يدل على سرعه ترسيب الحمأه وأن SVI فى الحدود المسموح بها (150-50)

$0.13 = F / M$

وهذا معناه أن F / M ممتازه

عمر الحمأه (MCRT) = 15 يوم

وهذا معناه أن عمر الحمأه ممتاز

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

5-6- طفو الحمأه على شكل كتل بنيه فى حجم الكره انتشارها على السطح بأحواض الترسيب النهائى وتسمى هذه الظاهره **Rising Sludge**

مثال :- محطه 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 بطيئه كما أنه أثناء قياس حجم الحمأه المترسبه بعد
30 دقيقه تطفو الحمأه على سطح المخبار بعد حوالى 90
دقيقه

ثانيا : نتائج التحاليل المعملية:

تركيز المواد العالقه بأحواض التهويه = 1400 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه المتطايره بأحواض التهويه = 1100 مجم / لتر

تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص الداخلى للتهويه = 200 مجم / لتر

تركيز الأوكسجين الذائب بأحواض التهويه = 6.8 مجم / لتر

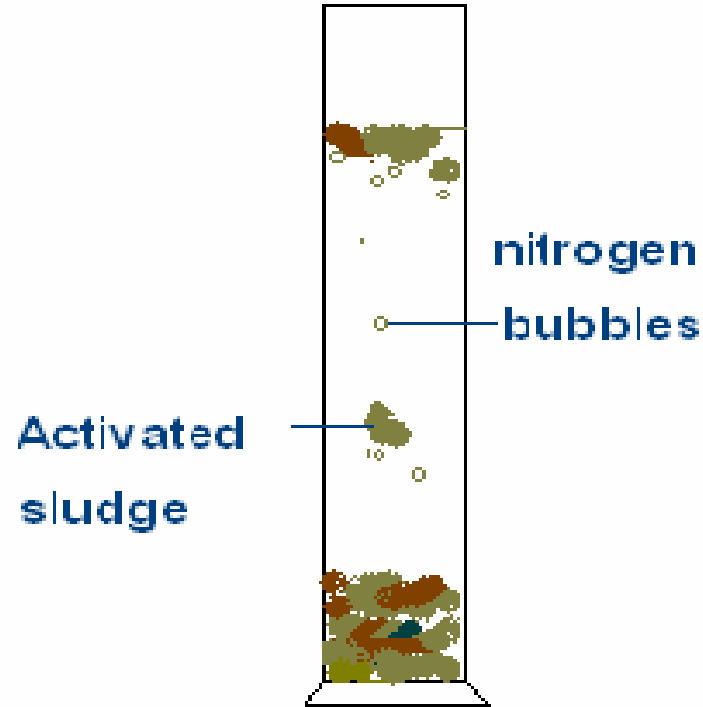
حجم الحمأ المترسبه بعد 30 دقيقه = 600 مللى (الحمأ تطفو

على سطح المخبار بعد 80 دقيقه)

تركيز المواد العالقه المتطايره فى الحمأ الزائده = 3500 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 على

سبب طفو الحمأه وانتشارها على السطح مع حدوث فوران ووجود غازات خلف
الكساحات بأحواض الترسيب النهائى هو نتيجه حدوث اختزال للنترات وتحولها الى
غاز نيتروجين الذى يقلل من سرعه ترسيب الحمأه كما أن الحمأه تطفو على السطح
بعد 90 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 وتحولة الى غاز نيتروجين حيث أن ارتفاع
تركيز DO يؤدى الى حدوث اختزال للنترات وتحولها 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 3 موتور تهويه نهارا وعدد 2 موتور تهويه ليلا وتم زياده معدلات الحمأه المنشطه المعاده ثم توقف الطفو وتم ضبط كميه الحمأه المعاده والزائده وزادت كفاءه المحطه كما هو موضح من النتائج المعملية التاليه :-

- تركيز الكسجين الذائب بأحواض التهويه = 2.2 مجم / لتر
- تركيز المواد الصلبه العالقه فى التهويه 2200 مجم/ لتر
- تركيز المواد الصلبه العالقه المتطايره فى التهويه = 1840 مجم / لتر

- تركيز المواد العالقه المتطايره فى الحمأه الزائده =
6200مجم/لتر

- تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص الداخلى للتهويه = 185 مجم /
لتر

- تركيز TSS فى السيب النهائى = 23مجم/لتر

تركيز ال BOD فى السيب النهائى = 18 مجم / لتر

تركيز النتراى فى المياى الخام = 2.4 مجم / لتر وفى المياى الداخلى

للهويه = 3.1 مجم / لتر وفى الخارجه من التهويه = 6.4 مجم /

لتر وفى المياى الخارجه من الترسيب النهائى = 12.85مجم / لتر

- حجم الحمأه المترسبه بعد 30 دقيقه = 205 مليلىتر / لتر

7-5 طفو حمأه كئيفه وخرجها 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 كئيفه وخرجها من الهدارات مع المياه الخارجه من أحواض الترسيب النهائى وارتفاع حجم الحمأه المترسبه بعد 30 دقيقه وأن سرعه ترسيب الحمأه بطيئه جدا

ثانيا : التحاليل المعملية وحسابات التحكم فى التشغيل

تركيز الأوكسجين الذائب فى التهويه = 2.1 مجم / لتر

تركيز TSS فى المياه الخام = 440 مجم / لتر

تركيز BOD فى المياه الخام = 410 مجم / لتر

تركيز الأمونيا فى المياه الخام = 83 مجم / لتر

تركيز كالدال نيتروجين فى المياه الخام 125 مجم / لتر

تركيز النيتروجين العضوى = 42 مجم / لتر

سرعه ترسيب الحمأه بطينه جدا



طفو حمأه كئيفه وءروءهآ من الهءآرآت من آءوآض الترسيب النهآئى آآبع

washout وتسمى هءه الظآهره

تركيز الكبريتيدآت فى الميهآء آآم = 14 مجم / لتر

تركيز الموءآء العآلقه فى التهويه = 1900 مجم / لتر

تركيز الموءآء العآلقه المتطآيره فى التهويه = 1650 مجم / لتر

تركيز BOD الداآل للتهويه = 180 مجم / لتر

ءجم الحمآء المترسبه بعء 30 ءقيقه = 900

تركيز النترات فى الميهآء آآم = 3.4 وفى مءرج التهويه 7.6 و وفى مءرج الترسيب النهآئى = 9.7
مجم / لتر

تركيز الموءآء العآلقه فى السيب النهآئى = 62 مجم / لتر

تركيز الأكسجين آئوى الممتص فى السيب النهآئى = 70 مجم / لتر

ءليل ءجم الحمآء = 438

وهءآ معناه أن سرعه ترسيب الحمآء بطينه ءءآ.

0.18 = F / M -

وهءآ معناه أن F / M منآسبه وأن تركيز الحمآء فى التهويه أقل مما ينبغى

- أثبت الفءص الميكروكوبى للحمآء المنشطه بآءوآض التهويه عن وءوء أءءآء كئيره من الكائنآت
آئيطيه على شكل آصل الشعر وفطريات

طفو الحمأه تكوين طبقه كثيفه على سطح أحواض الترسيب النهائى



طفو حمأه كئيفه وخرجها من الهدارات من أحواض الترسيب النهائى تابع
washout وتسمى هذه الظاهره

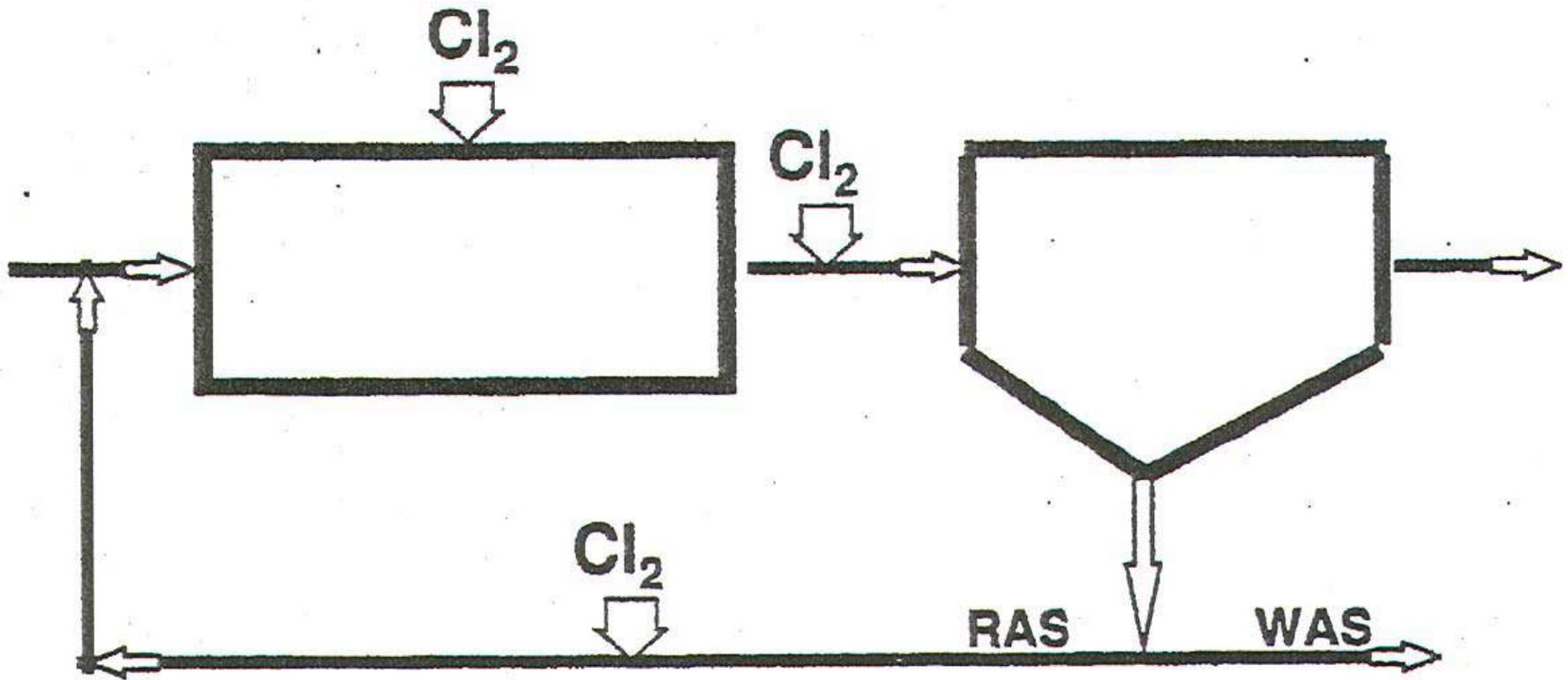
ثالثا : الاستنتاج

سرعه ترسيب الحمأه بطينه جدا نتيجه وجود أعداد كثيره من الكائنات الخيطيه والفطريات
نتيجه زياده تركيز الأمونيا و النيتروجين العضوى والكبريتيدات فى المياه الخام نتيجه صرف
مخلفات المجزر 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 المنشطة المعاده



طفو حمأ كئفه وخرؤجها من الهدارات من أحواض الترسيب النهأى تابع
washout وتسمى هذه الظاهره

النتائج

تركيز الأكسجين الذائب فى التهويه = 2.2 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه فى التهويه = 1970 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = 1680 مجم / لتر

تركيز BOD الداخلى للتهويه = 195 مجم / لتر

حجم الحمأ المترسبه بعد 30 دقيقه = 200 مجم / لتر

تركيز النترات فى المياه الخام = 301 وفى مخرج التهويه = 9.5 وفى مخرج الترسيب
النهأى = 14.8 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه فى السيب النهأى = 24 مجم / لتر

تركيز الأكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهأى = 28 مجم / لتر

دليل حجم الحمأ = 9

$0.27 = F / M$

العلاقة بين MLSS & SV30 & SVI

ومواصفات السيب النهائي مع حقن الكلور للحماة المنشطه المعاده

السيب النهائي		SVI	SV30	MLSS	حقن الكلور	اليوم
BOD	TSS					
70	62	428	900	2100	لا يعمل	20/7
64	58	318	700	2200	يعمل	21/7
60	52	200	400	2000	يعمل	22/7
50	42	150	300	2000	يعمل	23/7
34	36	120	250	2100	يعمل	24/7
28	24	91	180	1970	يعمل	25/7
25	22	91	200	2200	يعمل	26/7
28	25	90	180	2000	يعمل	27/7
23	20	85	180	2100	يعمل	28/7
70	62	428	900	2100	لا يعمل	20/7

8-5- طفو الحمأه فى صوره حمأه ناعمه مثل التراب على سطح أحواض الترسيب النهائى **Aching** تسمى

هذه الظاهره بـ و

مثال : محطه معالجه مياه الصرف الصحى بميت بره بمحافظه 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 30 دقيقه ودليل حجم الحمأه وطفو الحمأه على سطح المخبار بعد ساعتين

ثانيا : التحاليل المعملية وحسابات التحكم فى التشغيل

تركيز الأوكسجين الذائب فى التهويه = 1.8 مجم / لتر

تركيز الزيوت والشحوم فى المياه الخام = 320 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه فى التهويه = 2200 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = 1800 مجم / لتر

تركيز COD فى المياه الخام = 960 مجم / لتر

تركيز BOD الداخلى للتهويه = 370 مجم / لتر

طفو الحمأه فى صوره حمأه ناعمه مثل التراب على سطح أحواض الترسيب النهائى

Aching تسمى هذه الظاهره بـ

حجم الحمأه المترسبه بعد 30 دقيقه = 400

تركيز النترات فى المياهم الخام = 3.3 وفى مخرج التهويه 8.6 و وفى مخرج الترسيب النهائى = 6.7 مجم / لتر (مما يدل على حدوث اختزال للنترات)

تركيز المواد العالقه فى السيب النهائى = 65 مجم / لتر

تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهائى = 68 مجم / لتر

دليل حجم الحمأه = 227

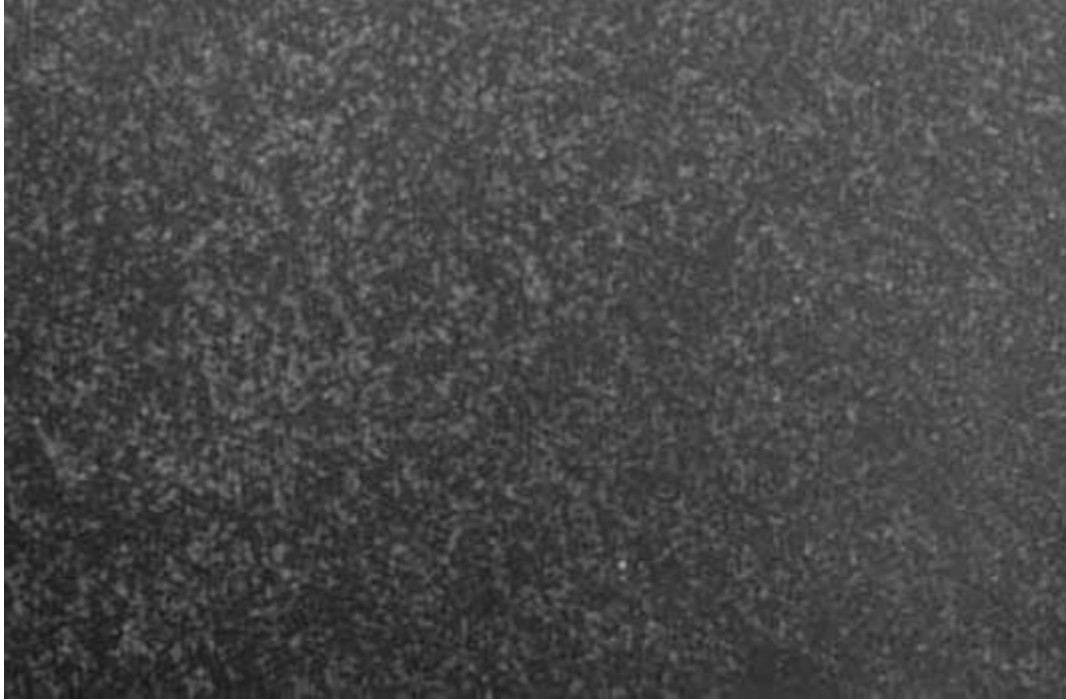
وهذا معناه أن سرعه ترسيب الحمأه بطينه .

$$0.2 = F / M$$

وهذا معناه أن F / M مقبوله (0.03-0.05)

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

Aching تسمى هذه الظاهره بـ

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 30 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 النهأى
Aching تسمى هذه الظاهره بـ

نتأج التحاليل المعملية

تركيز الأكسجين الذائب فى التهويه = 2.5 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه فى التهويه = 3000 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = 2500 مجم / لتر

تركيز BOD الداخلى للتهويه = 390 مجم / لتر

حجم الحمأه المترسبه بعد 30 دقيقه = 200 مجم / لتر

تركيز النترات فى المياهم الخام = 301 وفى مخرج التهويه = 9.5 وفى مخرج الترسيب

النهأى = 16.2 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه فى السيب النهأى = 15 مجم / لتر

تركيز الأكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهأى = 18 مجم / لتر

دليل حجم الحمأه = 66

0.160 = F / M -

- تم عمل فحص ميكروسكوبى للحمأه المنشطه بأحواض التهويه تبين خلوها من الكائنات
الخييطيه

5-9- 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 و **SVI** فى المدى المطلوب ولكن المياه
الخارجه من الترسيب النهائى عكره

ثانيا : التحاليل المعملية وحسابات التحكم فى التشغيل

تركيز الأوكسجين الذائب فى التهويه = 2.7 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه فى التهويه = 1200 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = 990 مجم / لتر

تركيز BOD الداخلى للتهويه = 210 مجم / لتر

حجم الحمأ المترسبه بعد 30 دقيقه = 160 ملييتر / لتر

تركيز النتراى فى المياى الخام = 3.5 وفى مخرج التهويه 7.8
و وفى مخرج الترسيب النهائى = 12.5 مجم / لتر (مما يدل
على عدم حدوث اختزال للنتراى)

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

تركيز المواد العالقه المتطايره فى الحمأه الزائده = 3000 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه فى السيب النهائى = 58 مجم / لتر

تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهائى = 70 مجم / لتر

$$133 = \text{SVI}$$

وهذا معناه أن سرعه ترسيب الحمأه مقبوله .

$$0.51 = F / M$$

ظهور ندف من الحمأه بيضاء غير منتظمه الشكل وخروجها من الهدارات مع المياة **Straggler**

Floc من الترسيب النهائى وتسمى هذه الظاهره بـ

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 كميه الحمأه المنشطه المعاده عاليه جدا وأن كميه 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 كميه الحمأه المنشطه المعاده عاليه وكذلك كميه الحمأه المنشطه الزائده عاليه .

ظهور ندف من الحمأه ببيضاء غير منتظمه الشكل وخروجها من الهدارات مع المياهم الخارجه من
Straggler Floc من الترسيب النهائى وتسمى هذه الظاهره بـ

رابعاً : الاجراءات التى اتخذت لحل المشكله والنتيجه
تم تخفيض كميهم الحمأه المنشطه المعاده
تم تخفيض كميهم الحمأه المنشطه الزائده
و كانت النتائج كما يلى :-

تركيز الأوكسجين الذائب فى التهويه = 2.2 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه فى التهويه = 2360 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = 2000 مجم / لتر

تركيز BOD الداخلى للتهويه = 195 مجم / لتر

حجم الحمأه المترسبه بعد 30 دقيقه = 210

حجم حوض التهويه = 3500 م³

تركيز المواد العالقه المتطايره فى الحمأه المنشطه الزائده = 4800 مجم / لتر

ظهور ندف من الحمأه بيضاء غير منتظمه الشكل وخروجها من الهدارات مع المياه الخارجه من

Straggler Floc من الترسيب النهائى وتسمى هذه الظاهره بـ

تركيز المواد العالقه فى السيب النهائى = 28 مجم / لتر

تركيز الأوكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهائى = 32 مجم / لتر

دليل حجم الحمأه = 89

وهذا معناه أن سرعه ترسيب الحمأه جيده جدا .

$$0.23 = F / M$$

وهذا معناه أن F / M مناسبه

$$8.7 \text{ يوم} = \text{MCRT}$$

هذا معناه أن عمر الحمأه مناسب

10-5 - خروج الحمأ مع المياه الخارجه من أحواض الترسيب النهائى فى صوره ندف بنيه فى حجم رأس

الدبوس (Pin Point Floc)

مثال : محطه معالجه مياه الصرف الصحى بكفر صقر - شرقيه

أولا : المشكله

خروج ندف بنيه فى حجم رأس الدبوس مع المياه الخارجه من هدارات حوضى الترسيب النهائى وبدايه ظهور رغاوى بنيه بحوضى التهويه

ثانيا : التحاليل المعملية وحسابات التحكم فى التشغيل

تركيز الأوكسجين الذائب فى التهويه = 2.0 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه فى التهويه = 7000 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = 6000 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه المتطايره فى الحمأ الزائده = 12000 مجم / لتر

تركيز BOD الداخلى للتهويه = 350 مجم / لتر

حجم الحمأ المترسبه بعد 30 دقيقه = 400 مليليتر / لتر

تركيز المواد العالقه فى السيب النهائى = 46 مجم / لتر

خروج الحمأ مع المياه الخارجة من أحواض الترسيب النهائى فى صورته ندف بنيه فى حجم **Pin Point**
Floc رأس الدبوس

تركيز الأكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهائى = 42 مجم / لتر
دليل حجم الحمأ = 57
وهذا معناه أن سرعه ترسيب الحمأ عاليه جدا .

0.05 = F / M -
وهذا معناه أن **F / M** قليله حيث أنه فى هذا النظام تتراوح من **0.3-0.05**

عمر الحمأ = 26.5 يوم
وهذا معناه أن عمر الحمأ كبير نسبيا حيث أنه فى هذا النظام تتراوح من 10-30 يوم
بعمل فحص ميكروسكوبى للحمأ المنشطه بحوض التهويه تبين وجود أعداد كثيره من
النيوكارديا و الروتيقرا وبدأ ظهور الرغاوى البنيه بأحواض التهويه .

خروج الحمأه مع المياہ الخارجہ من أحواض الترسيب النهائي فى صورہ ندف بنيه فى حجم **Pin Point**

Floc رأس الدبوس

ثالثا : الاستنتاج

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

رابعا : الاجراءات التى أتخذت لحل المشكله والنتيجه

تم زياده كميہ الحمأه الزائده , كانت النتائج كما يلى :-

تركيز الأوكسجين الذائب فى التهويه = 2.8 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه فى التهويه = 3000 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه المتطايره فى التهويه = 2400 مجم / لتر

تركيز المواد العالقه المتطايره فى الحمأه الزائده = 6400 مجم / لتر

تركيز **BOD** الداخلى للتهويه = 360 مجم / لتر

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

تصرف المياه الوارده للمحطه = 6500 م³ / يوم

تركيز المواد العالقه فى السيب النهائى = 18 مجم / لتر

تركيز الأكسجين الحيوى الممتص فى السيب النهائى = 15 مجم / لتر

دليل حجم الحمأ = 66.6

هذا يدل على سرعه ترسيب الحمأ وأن **SVI** فى الحدود المسموح بها (50-150)

0.11 = F / M -

وهذا معناه أن **F / M** ممتازه

عمر الحمأ (**MCRT**) = 12 يوم

وهذا معناه أن عمر الحمأ مناسب

- تم عمل فحص ميكروسكوبى للحمأ المنشطه بأحواض التهويه تبين خلوها من الروتيفراوأن الكائنات السائده فى الحمأ المنشطه هى 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 ، وتتلخص هذه الطريقة أولاً فى 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 الأولية (protozoa) بعملية الأوكسدة للمواد العضوية الموجودة فى مياه الصرف ، وتتكون عملية أكسدة المواد العضوية الموجودة فى مياه الصرف الصحى من الخطوتين الآتيتين:-

أ - تجميع المواد الموجودة في مياه الصرف الصحي ونمو الكائنات الحية الدقيقة والتي تعتمد في نموها علي التغذية من مكونات مياه الصرف الصحي ، 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 في 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 ، وبالتالي تتم عملية تهوية المرشح الزلط ، وتتم عملية الترشيح ، مما يزيد من معدل نمو البكتريا الهوائية

تتأكسد المواد الكربونية إلى ثاني 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.

1-6 أنواع المرشحات الزلطية

المرشحات الزلطية بطيئة المعدل:

الأحمال العضوية لهذه المرشحات حوالي 0.08 كجم/م³/يوم ، وبصفة عامة فإن المرشحات ذات المعدل البطيء لا تستخدم سيفون دفق ، ويتراوح عمق هذه المرشحات من 1.5 - 3.0 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 75 - 100مم.

المرشحات سريعة المعدل:

تصمم لاستقبال مياه الصرف بصفة مستمرة ويتراوح عمق مادة الوسط الترشيحي من 0.9 - 2.4 متر، وتكون مقاسات مادة الوسط الترشيحي كبيرة لتجنب الانسداد ولتحسين التهوية، وتصل كفاءة هذا النوع إلي من 65 - 85%،

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

5-6- 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:

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

6-6 العوامل التي تؤثر على نجاح تشغيل المرشح:

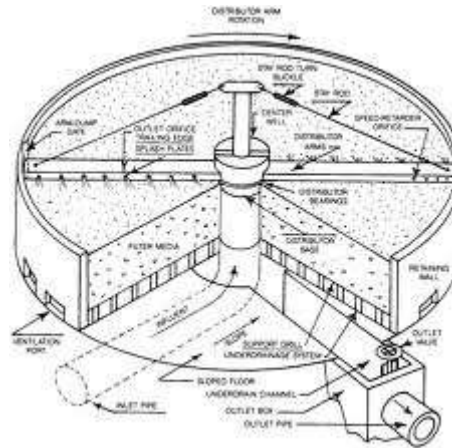
- 1- بقاء الوحدة في العمل بدون توقف مع عدم زيادة الحمولة عليها.
الاحتفاظ بنظافة فتحات المدخل وتوزيع المياه على السطح.
الإحتفاظ بنظافة فراغات التهوية.
عندما يبدأ تكاثر الذباب يجب العمل على مقاومتها بواسطة:-
 - أ - زيادة كمية المياه المتدفقة على المرشح.
 - ب - محاولة تغريق يرقات الذباب مرة في الأسبوع.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

إعادة تدوير المياه الخارجة من المرشح

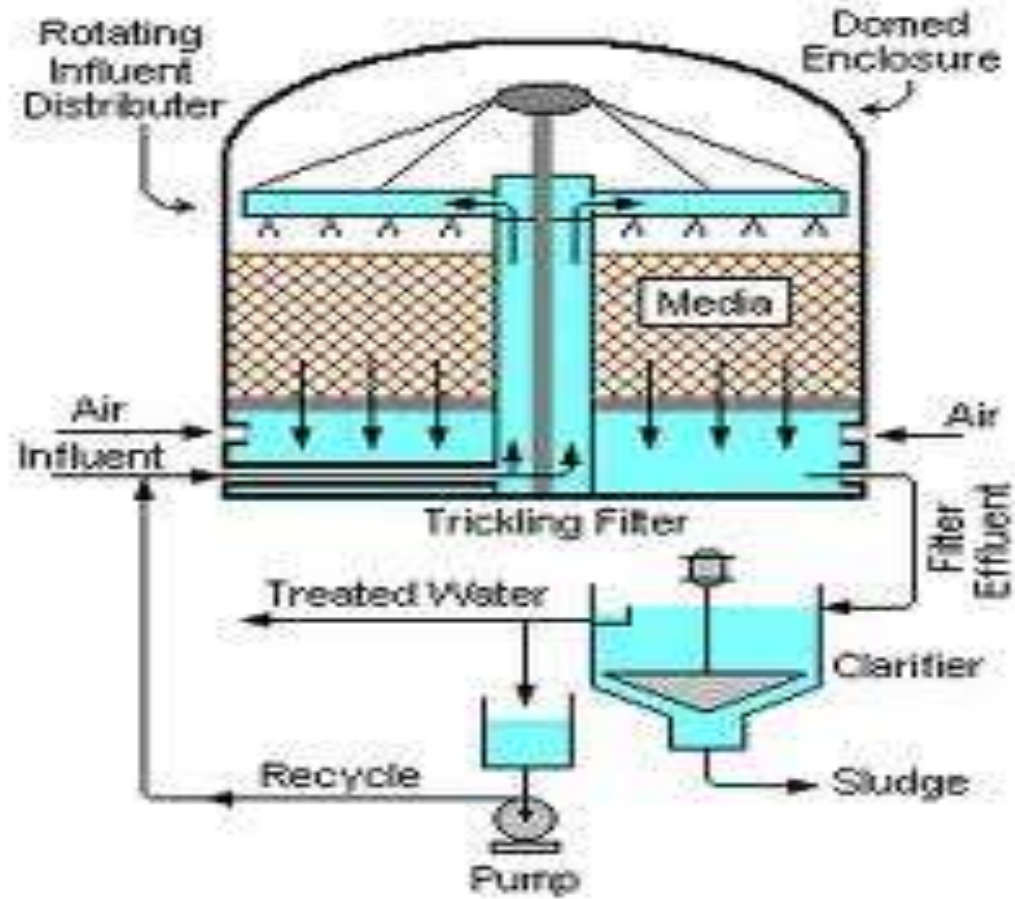
يتلخص الهدف من إعادة تدوير المياه الخارجة من المرشح فى النقاط الآتية:

- 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 التصريفات المحدودة.
- ج - الحفاظ على توازن التصريفات الواردة لجميع وحدات المعالجة.
- ح - إمداد المرشح بالكائنات الحية بصفة مستمرة.

مكونات المرشح الزلطي



مكونات المرشح الزلطي



مرشح زلطي بالخدمة

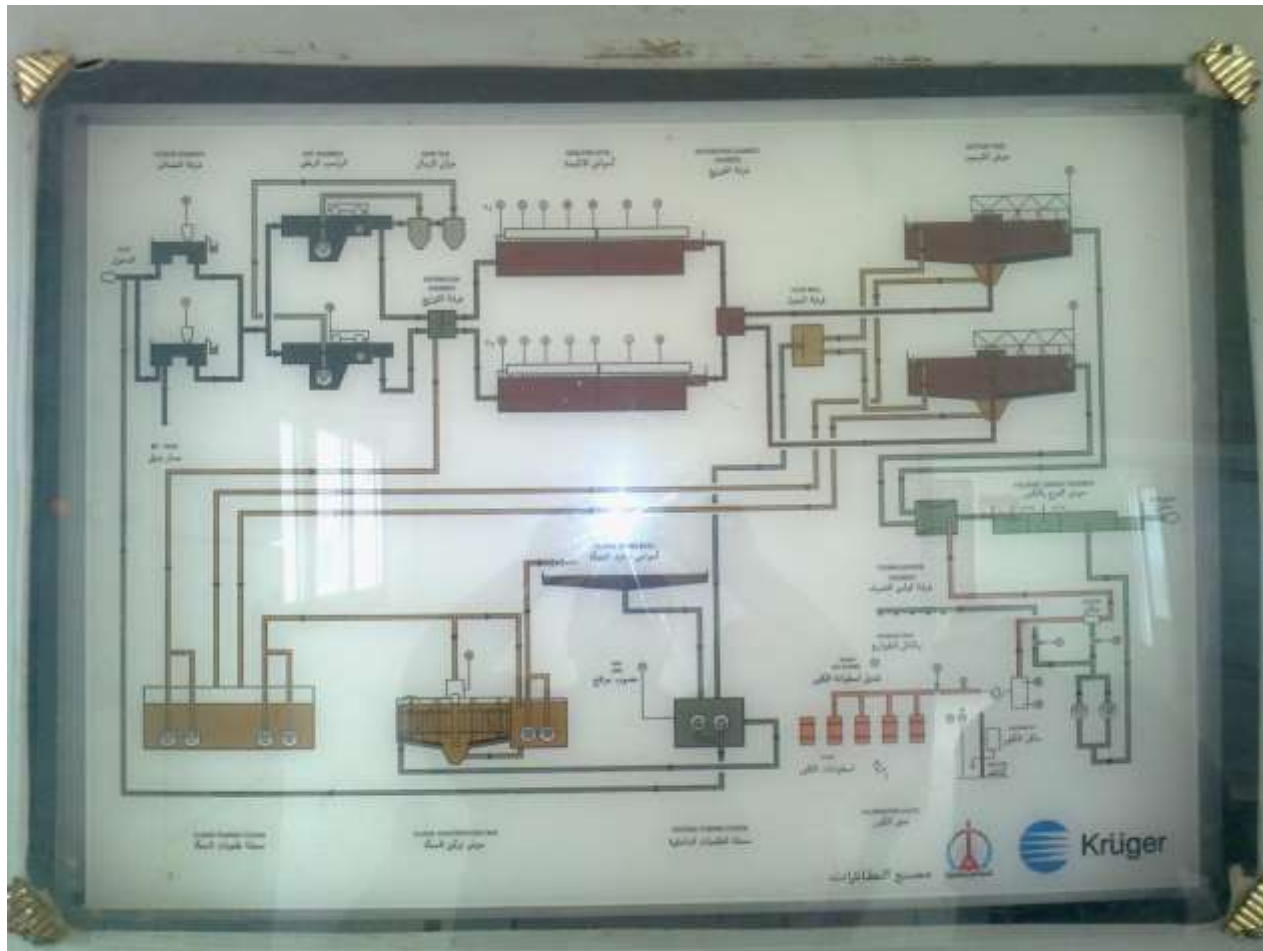


مشاكل التشغيل للمرشحات الزلطية والطرق المقترحة للتغلب عليها

م	المشكلة	طريقه التغلب عليها
1	ارتفاع تركيز العالقه TSS وBOD الخارجه من الترسيب النهائى	- زياده معدلات المياه المعاده - زياده معدلات سحب الحمأه
2	إنبعاث روائح كريهه حول المرشح الزلطى	- زياده معدلات المياه المعاده لزياده الحمل الهيدرولىكى - تنظيف فتحات التهويه وفتحات التصريف - تنظيف وغسيل الوسط الترشيحى بالكلور
3	تكون برك مائيه على سطح المرشح	- غسل الوسط الترشيحى بمياه مضغوطة. - زياده معدلات الأحمال الهيدرولىكى للمرش - تقليب مكونات سطح المرشح. - غسل المرشح بالكلور السائل وتركه لمده 24 ساعه ثم غسله بالمياه ثم تشغيله - ايقاف تشغيل المرشح لعدة ساعات حتى تجف الكائنات الحية وتخرج. - استمرار المشكله يوصى برفع الزلط وغسله تماما ثم إعادة تشغيل المرشح من جديد.

مشاكل التشغيل للمرشحات الزلطية والطرق المقترحة للتغلب عليها تابع

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





25.01.2024

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 بكالداال نيتروجين (TKN) وهو مجموع قياس الأمونيوم والنتروجين العضوى حيث تتم المعالجه البيولوجيه للمواد النيتروجينيه بمحطات معالجه مياه الصرف الصحى بالحمأه المنشطه بأحواض التهويه فى مصر حاليا بتوفير الأكسجين الذائب بأحواض التهويه لحدوث عمليه الأكسده (Nitrification) للمواد النيتروجينيه بواسطه البكتيريا الهوائيه **Autotrophic Bacteria** بذاتيه التغذيه) وتحويلها الى نترات كما هو موضح بالمعادلات الآتية :-

- يحدث أولا تحلل (**Hydrolyses**) للمواد النيتروجينيه العضويه فى مياه الصرف الصحى وتتحول الى أمونيوم (**NH4**)



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 بواسطه نوع من البكتيريا الهوائيه **Ammonia**
Oxidizing Bacteria وتسمى النتروزوموناس)
(**Nitrosomonas Bacteria**

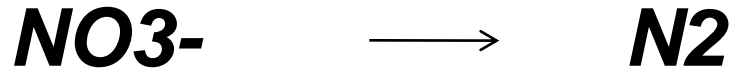


- يتم بعد ذلك أكسده **Nitrite Oxidizing Bacteria**
Nitrobacter النيتريت الى نترات بواسطه
Bacteria وتسمى



هذه الطريقة في معالجة المواد النيتروجينية لها عدة عيوب أهمها :-

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



مما يؤدي الى طفو الحمأة في أحواض الترسيب النهائي وخروجها مع المياه الخارجه من السيب النهائي مما يقلل من كفاءه محطه المعالجه

2- كما أنه من عيوب هذه الطريقة في معالجة المواد النيتروجينية أنه يزداد تركيز النترات والفوسفور في السيب النهائي وزياده تركيزه في المسطحات المائيه مما يؤثر على البيئه

Biological Nutrient Removal System (NBR)

تم استحداث نظم جديده للمعالجه بالحماء المنشطه و تم حدوث تعديلات بأحواض التهويه للتغلب على مشكلتي حدوث اختزال للنترات وزياده تركيز النيتروجين الكلى والفوسفور الكلى بمحطات معالجه الصرف الصحى بالحماء 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

الحماء المنشطه المعاده من الترسيب النهائى تعاد الى مدخل وحده المعالجه البيولوجيه اللاهوائيه بالحماء المنشطه لمعالجه الفوسفور مع مياه الصرف الصحى الداخله لتلك المرحله .

يتم بعد ذلك دخول مياه الصرف الصحى والحماء المنشطه الخارجه

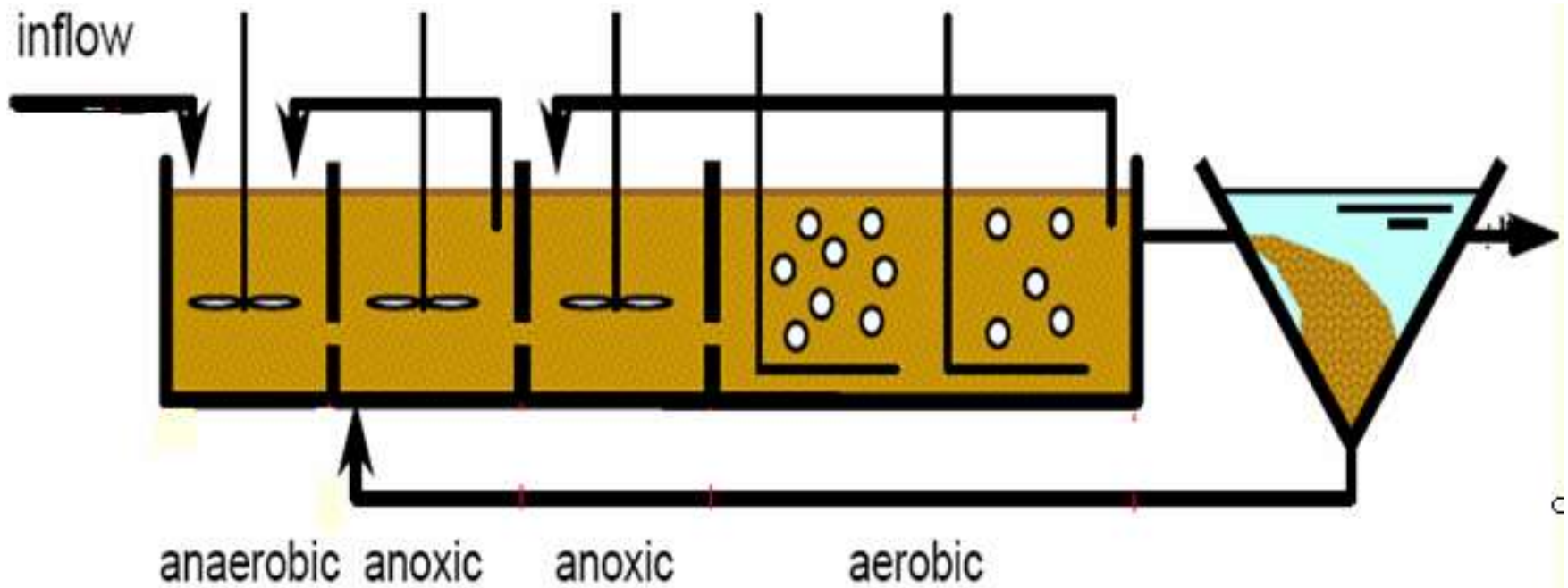
من المرحله السابقه الى حوض **Anoxic Aeration**

ثم تخرج كميته من المياه الى الترسيب النهائى وتعاد كميته اخرى الى

حوض **Oxic Aeration** ومنه الى حوض

Nitrate Recycling المعاده به وتسمى المياه **Anoxic Aeration**

)Biological Nutrient Removal System (NBR



المعالجه البيولوجيه للنيتروجين

تعريفات

ANOXIC Aeration : هى أحواض التهويه التى لا يزيد فيها تركيز DO عن 0.2 مجم / لتر

كما أن البعض أيضا يسميها **Anaerobic Aeration**

OXIC Aeration : هى أحواض التهويه التى لا يقل فيها تركيز DO عن 0.5 مجم / لتر كما أن البعض أيضا يسميها **Aerobic Aeration**

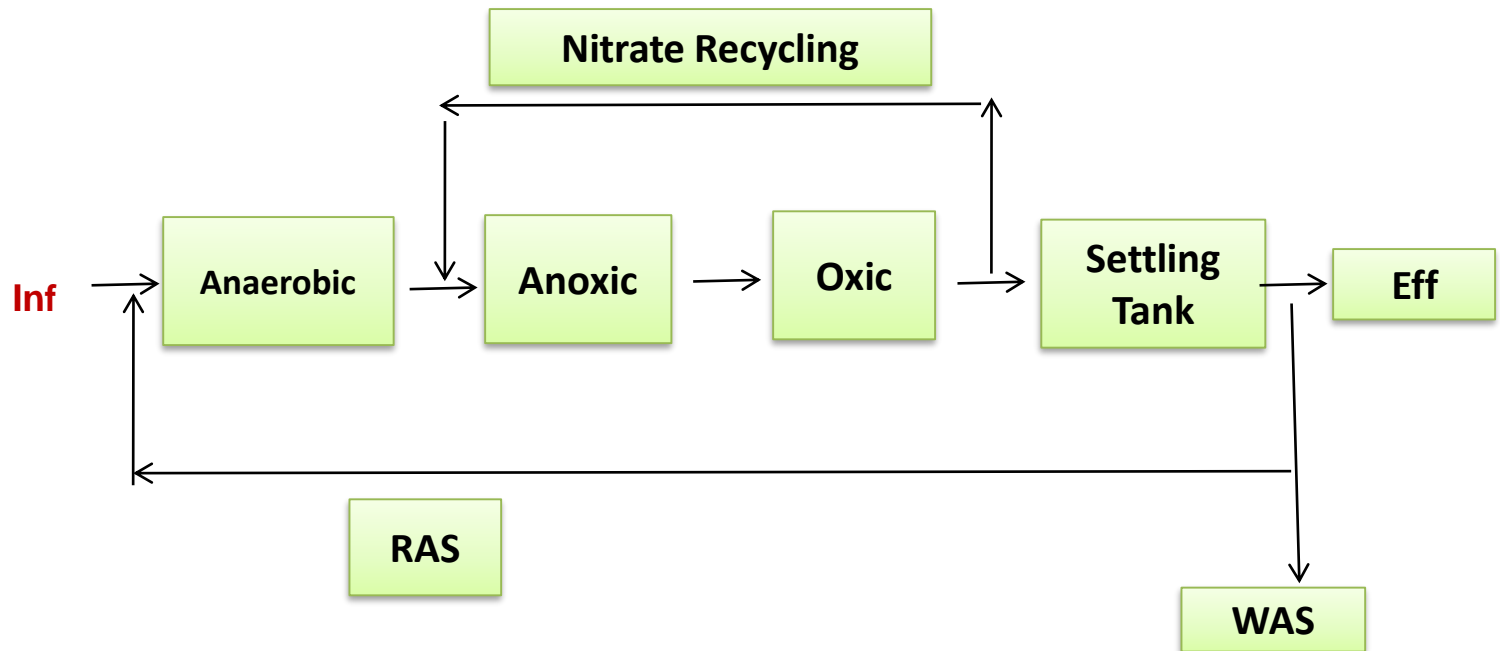
تتم عمليه المعالجه البيولوجيه للنيتروجين كما يلى :-

يحدث تحلل للمواد النيتروجينيه للمواد العضويه النيتروجينيه فى مياه الصرف الصحى

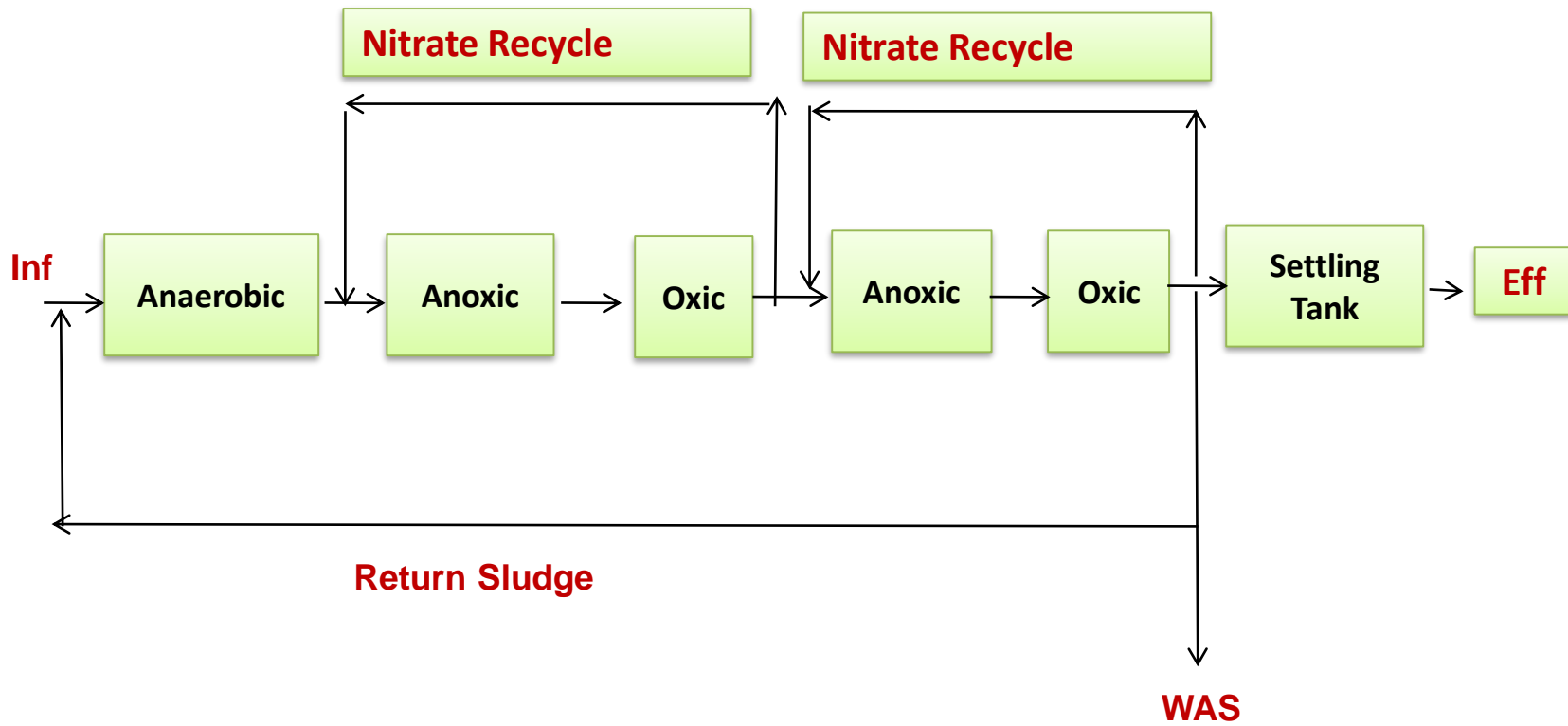
(**Hydrolyses**) وتحولها الى أمونيم

فى أحواض **Anoxic Aeration** يحدث اختزال **Denitrification** وتتحول الأمونيوم الى غاز نيتروجين ويتصاعد فى الهواء

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



Five-Stage Biological Nutrient Removal



في أحواض **Oxic Aeration** يتم أكسده اى مواد نيتروجينيه موجوده فى المياه مثل الأمونيوم أو النيتريت الى نترات

تتم إعادة كميه من المياه بطلمبات **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 7 مجم / لتر ولا يزيد تركيز **TP** عن 2 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 بمكه المكرمه (عرنه -1) وطاقتها 250000 م³/يوم تعمل بنظام **Three-Stage Biological Nutrient Removal System (A2/O)**

وكان تركيز **TN** لا يزيد عن 5 مجم / لتر و **TP** لا يزيد عن 1.8 مجم / لتر

توجد نظامان من هذه الطريقتين 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 (Oxidation) ويتم عمل اعاده

(Nitrate Recycling) من حوض (Oxidation) 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 عديده أهمها:-

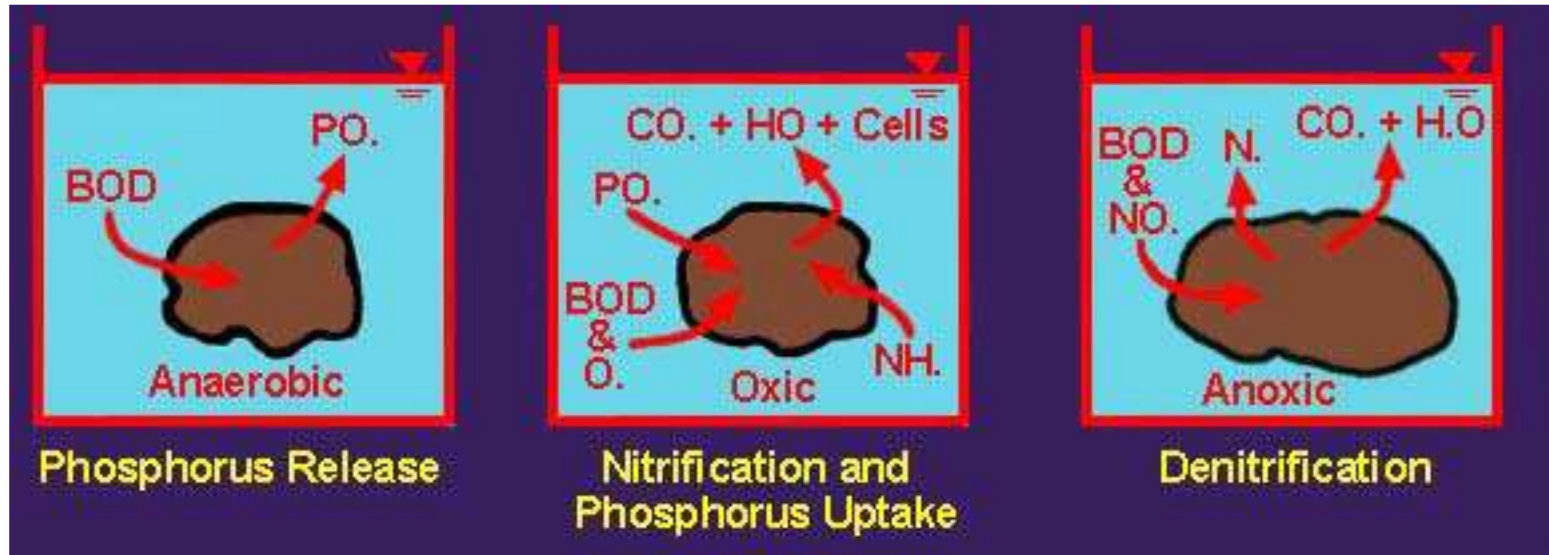
Polyphosphate الفوسفور العضوى

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
بكتيرية 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 بالحماة 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