

عمليات عالية المعدل (طرائق صناعية)

ومن أمثلتها المرشحات النزازة (الواشلة) (Trickling filters)، وطريقة الأقررا البيولوجية (Biological disks)، و عملية الحمأة المنشطة (Activated sludge process).

A- المرشحات النزازة (الواشلة) (Trickling filters):

أدخلت هذه المرشحات إلى محطات معالجة المجاري سنة 1910، وأساسها مرور السائل خلال طبقات من الصخر المطحون Crushed rocks بتوفير تهوية جديدة لكي تحدث الأكسدة البيولوجية للمواد العضوية أثناء مرور السائل خلال هذه الطبقات ببطء بطريقتي الوشيل أو النزول إلى الأسفل. وتتم الأكسدة بوساطة طبقة متكونة على المرشح نتيجة إدمصاص المواد العضوية على سطح الصخر المطحون حيث تنمو داخل هذه الطبقة الأحياء المجهرية لتتحول إلى طبقة أو فرشاة بايولوجية نشطة في عملية الأكسدة تدعى Biological bed. ولهذا العملية ليست عملية ترشيح بل هي عملية أكسدة بايولوجية، وتحتوي هذه الفرشاة أو الغشاء البيولوجي اللزج Biological slimes المتكون على سطح الطبقات وبين حبيبات الصخور على الكائنات الحية الآتية:

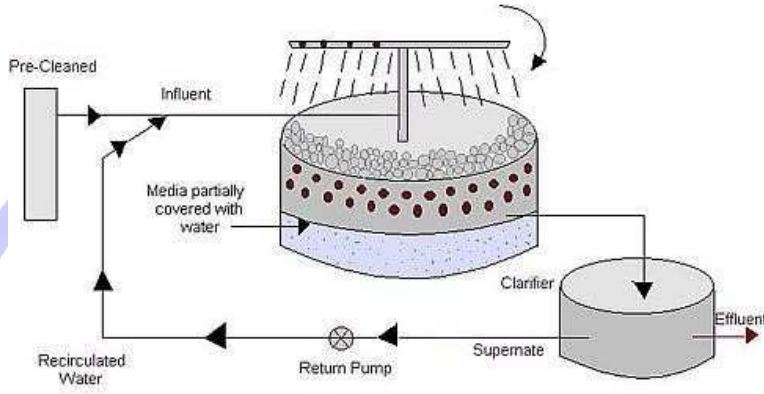
- 1) بكتيريا مكونة للزوجة Slime producing bacteria وهي الأساس في تكوين هذا الغشاء وتجعله دائم الإلتصاق بالصخور ولا ينجرف مع السائل النازل.
 - 2) بكتيريا وفطريات خيطية، هذه المجموعة بتكوينها الخيوط تساهم في بناء شبكة أو هيكل الغشاء، ومع المواد اللزجة يصبح صعب الإزالة.
 - 3) إبتدائيات، دورها الحفاظ على سمك ملائم للغشاء وذلك لأنها تتغذى على البكتيريا والفطريات، إذ أن زيادة سمك الغشاء قد تعيق عملية الترشيح ونزول السائل إلى الأسفل.
 - 4) حيوانات لا فقرية، وخاصة الـ Rotifers والـ Nematodes وهذه تتغذى على الإبتدائيات وتمنعها من الوصول إلى عدد كبير يقضي على كل البكتيريا والفطريات المكونة للغشاء.
 - 5) بكتيريا ذاتية التغذية تؤكسد الأمونيا وكبريتيد الهيدروجين المتكونان أثناء أكسدة المواد العضوية وتحولهما إلى كبريتات ونترات ذائبة في الماء.
- ويتلخص نشاط هذه الكائنات الحية بتحويل المواد العضوية الكربونية في مياه المجاري إلى ثاني أكسيد الكربون، والمواد العضوية النيتروجينية إلى أمونيا ثم نترات، والمواد العضوية الكبريتية إلى كبريتيد الهيدروجين وكبريتات، والفسفور العضوي إلى فوسفات.

1987

1408

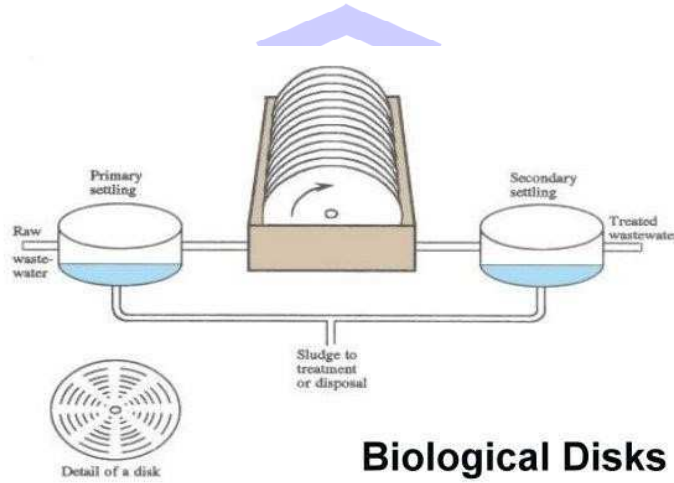
UNIVERSITY OF ANBAR

Recirculation of Cleaned Water



B- طريقة الأقررا البيولوجية Biological disks:

وهي عبارة عن أقررا كبيرة القطر بحدود 12 قدم مكونة من صفائح بلاستيكية تمر خلالها السوائل وتحدث الأكسدة عن طريق وجود الأحياء المجهرية الملتصقة على جدران هذه الأقررا وظروف التهوية الجيدة الناتجة عن الحركة الدورانية للأقررا.



Biological Disks

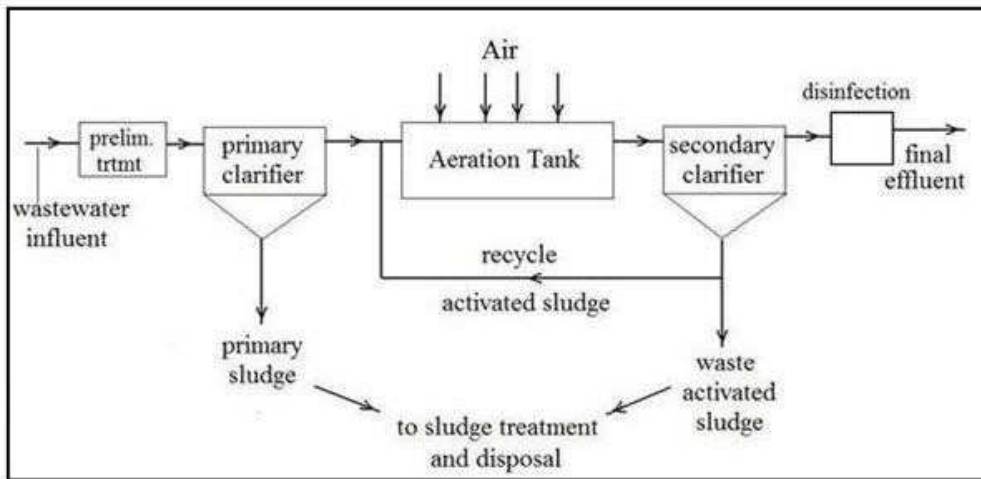
C- الحمأة المنشطة Activated Sludge:

في وحدات البلدية الرئيسية التي تتعامل مع أعداد كبيرة من السكان، تستعمل أحواض التهوية بطريقة الطين المنشط Activated Sludge وهي طريقة ذات كفاءة عالية جداً في أكسدة المواد العضوية في المخلفات السائلة بالإعتماد على الأحياء المجهرية المنشطة. وتتخلص الطريقة بتسليط تيار هوائي شديد على الحوض الذي يحتوي على مياه المجاري مع تحريك دائم ومستمر، حيث تتجمع الدقائق العالقة مع بعضها لتكون كتل جلاتينية التركيب تسمى Floccs تحوي الملايين من البكتيريا النشطة في الأكسدة وهذه الكتل تسمى الطين المنشط Activated sludge حيث تقوم هذه البكتيريا بهضم المواد العضوية الموجودة في مياه المجاري.

وتتم التهوية في أحواض كبيرة تسمى Aeration basins تحتوي على مراوح دوارة على سطح الحوض لتقليب وتهوية المياه، بالإضافة إلى أنابيب تهوية تضخ الهواء في قرعر الحوض.



وبعد إنتهاء عملية التهوية ينقل المحلول إلى أحواض الترسيب، وبفعل الجاذبية الأرضية تترسب هذه الكتل البيولوجية Biological flocs وتعاد إلى الحوض الأول الذي تدخله وجبة جديدة من السوائل الخام للمجاري لتعاد العملية من جديد. وكلما أُعيدت الكتل من جديد كلما كان التكتل أسرع والأكسدة أفضل وأسرع، إلى أن نحصل على كتل تنهي عملية الأكسدة خلال ساعات. وهذه الكتل ذات طبيعة إدمصاصية للمواد العضوية في السوائل، وعندما يزداد حجم هذه الكتل تتكسر إلى كتل صغيرة، كل واحدة تتحول تدريجياً إلى كتل جديدة. وفي الكتل الكبيرة قد يحدث داخلها أكسدة لاهوائية لكن تبقى الأكسدة الهوائية هي العامل الحاسم في المعاملة، وتحوي هذه الكتل على بكتيريا وخمائر وفطريات وإبتدائيات، إلا أنه السيادة تكون للبكتيريا خاصةً المكونة للمواد اللزجة الجلوتينية مثل أنواع Pseudomonas و Bacillus و Alcaligenes.



Activated Sludge Wastewater Treatment Flow Diagram

الفروقات بين الطرائق الطبيعية والطرائق

الصناعية و هذه الفروقات تتلخص بما يأتي:

- 1- مساحة الأرض اللازمة للطرق الطبيعية أكبر بكثير.
- 2- تعتمد الطرق الصناعية بشكل كبير على التجهيزات الميكانيكية.
- 3- كلفة الصيانة والتشغيل عالية، والكادر اللازم لتشغيلها أكبر، والتجهيزات أعلى.

- 4- التأثير السلبى للمحطة (على الجوار) في حالات المحطات الطبيعية أكبر، أما تأثير المحطات الصناعية فمرتبط بصحة تشغيلها.
- 5- طرق معالجة الحمأة بالطرائق الطبيعية أبسط وكمية الحمأة أقل.
- 6- غالباً ما تكون الأحواض المختلفة في محطة معالجة صناعية ذات وظيفة واحدة (فيزيائية، كيميائية، بايولوجية).

ثالثاً: المعالجة المتقدمة Advanced treatment:

أو تسمى المعالجة الثالثية Tertiary treatment، الهدف الرئيسي منها هو إزالة المغذيات (P&N) وتحسين خواص المياه الجرثومية، وخفض نسبة المواد العالقة – إذ يتم تطبيق هذه المرحلة من المعالجة عندما تكون هناك حاجة إلى التنقية بدرجة عالية، وتحتوي هذه المرحلة على عمليات مختلفة لإزالة الملوثات التي لا يمكن إزالتها بالطرق التقليدية سابقة الذكر ومن هذه الملوثات: النيتروجين والفوسفور والمواد العضوية والمواد العالقة الصلبة الزائدة، إضافة إلى المواد التي يصعب تحللها بسهولة والمواد السامة. وتتضمن هذه العمليات ما يأتي:

1) التخرثر الكيميائي والترسيب Chemical coagulation and sedimentation: وهو عبارة عن إضافة

مواد كيميائية تساعد على إحداث تغير فيزيوكيميائي للجسيمات، ينتج عنه تلاحقها مع بعضها وبالتالي تجمعها ومن ثم ترسيبها في أحواض الترسيب نظراً لزيادة حجمها. وتستخدم عدة مخثرات كيميائية من أهمها مركبات الحديد والألومنيوم والكالسيوم والبوليمر.

2) الترشيح الرملي Sand filter: عبارة عن عملية تسمح بفاذ الماء خلال وسط رملي بسماكة لا تقل عن 50 سم

، ويتم من خلال هذه العملية إزالة معظم الجسيمات العالقة والتي لم يتم ترسيبها في أحواض الترسيب نظراً لصغر حجمها إضافة إلى إزالة المواد الصلبة المتبقية بعد عملية التخرثر الكيميائي، كما أن هذه العملية ضرورية لتنقية المياه قبل معالجتها في عمليات لاحقة مثل الإمتصاص الكربوني والتبادل الأيوني والتناضح العكسي.

3) الإمتصاص الكربوني Carbon adsorption: ويتم في هذه العملية استخدام كاربون منشط لإزالة المواد العضوية

المذابة حيث يتم تمرير المياه من خلال خزانات تحتوي على الوسط الكربوني ويتم من خلال الكاربون المنشط إمتصاص المواد العضوية المذابة الموجودة في مياه الفضلات. وبعد تشبع الوسط الكربوني يتم إعادة تنشيطه بوساطة الحرق أو استخدام مواد كيميائية.

4) التبادل الأيوني Ion exchange: من خلال هذه العملية يتم إحلال أيونات معينة في الماء من مادة تبادل غير قابلة

للذوبان بأيونات أخرى. وعملية التبادل الأيوني مشابهة لعملية الإمتصاص الكربوني إلا أن الأولى تستعمل لأغراض إزالة المواد غير العضوية.

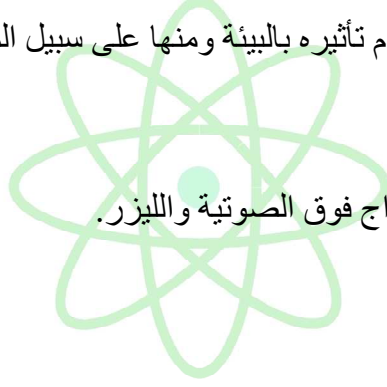
5) التناضح العكسي Reverse Osmosis (RO): يتم في هذه العملية ضخ الماء تحت ضغط عالٍ من خلال غشاء رقيق

ذو فتحات صغيرة جداً تسمح بمرور جزيئات الماء فقط ويمنع مرور جزيئات الأملاح.

رابعاً: عملية التطهير

تتم عملية التطهير من خلال حقن محلول الكلور إلى حوض التطهير وعادة ما تكون فترة التطهير لمدة 15 دقيقة كحد أدنى و تصل إلى 120 دقيقة.

وهناك طرق بديلة لتعقيم المياه مع ضمان عدم تأثيره بالبيئة ومنها على سبيل المثال لا الحصر:



- i. التعقيم بالغليان.
- ii. التعقيم باستخدام غاز الأوزون.
- iii. التعقيم بالأشعة فوق البنفسجية والأمواج فوق الصوتية والليزر.

