

برنامج المعالجة الثلاثية لمياه الصرف الصحي



المحاضر

د. م. استشاري / عماد حمدي الجوهري

مدرس الهندسة البيئية و الصحية – كلية الهندسة – جامعة الزقازيق

رئيس قسم الهندسة الصحية – مركز الاستشارات للهندسة البيئية و المدنية (انفايرو سيفيك)



منتدى خبراء تكنولوجيا المياه
Water Technology Experts Forum

القاهرة - سبتمبر ٢٠٢٠

محتويات البرنامج :

- مقدمة عن محتويات مياه الصرف الصحي و اهمية معالجتها
- شروط اختيار موقع محطة المعالجة
- اختيار التكنولوجيا المناسبة لمعالجة مياه الصرف الصحي
- عمليات المعالجة التمهيدية لمياه الصرف الصحي (المصافي – ازالة الرمال – ازالة الزيوت و الشحوم و المواد الطافية – موازنة التصريفات)
- عمليات المعالجة الابتدائية و أنظمة المعالجة الثانوية المختلفة
- طرق المعالجة الثلاثية (المرشحات – الأغشية – استكمال المعالجة البيولوجية)
- عمليات و مراحل معالجة الحمأة (التركيز – الهضم – التجفيف)

مقدمة عن محتويات مياه الصرف الصحي

- تحتوي مياه المجاري على نسبة ٩٩.٩% من المياه والباقي مواد صلبة (عالقة و ذائبة)
- تشكل المواد العضوية حوالي ٦٠-٧٠% من إجمالي المواد الصلبة المتواجدة في مياه المجاري
- أهم المركبات العضوية في مياه المجاري هي البروتينيات وتشكل حوالي ٦٥% والكربوهيدرات وتشكل حوالي ٢٥% والدهون وتشكل حوالي ١٠%
- تتواجد أحياناً عناصر أخرى مثل املاح الكبريت والفسفور و النتروجين
- تحتوي المواد الغير عضوية على المعادن الثقيلة والكلوريدات والرمال.

محتويات مياه الصرف الصحي الآدمي

Parameter	Concentration, mg/l *	قانون ٤٤ سنة ٢٠٠٠
pH	7 – 7.5	6 – 9.5
Total solids (TS)	300 – 1200	--
Total suspended solids (TSS)	100 – 400	800
Volatile suspended solids (VSS)	70 – 300	--
Total dissolved solids (TDS)	250 – 850	--
Volatile dissolved solids (VDS)	100 – 300	--
Biochemical oxygen demand (BOD5)	100 – 400	600
Chemical oxygen demand (COD)	200 – 1000	1100
Total nitrogen (as N)	15 – 90	
Ammonia	10 – 50	100
Total phosphorus (as P)	5 – 20	25
Sulphate	20 – 60	--
Chlorides	30 – 85	--

* (Sundstrom & Klei, 1979)

أهمية معالجة مياه الصرف الصحي قبل التخلص منها أو إعادة استخدامها

- إن المياه عند معالجتها يمكن إعادة استخدامها في بعض الأغراض الزراعية ، حيث تختلف نوع الزراعة على درجة المعالجة - أو يمكن استخدامها في بعض الأغراض الصناعية.
- استخدام نظام البيارات يعمل على ارتفاع مستوى المياه الجوفية الملوثة وبالتالي قد تصل المياه الملوثة إلي خزانات مياه الشرب مما يمثل خطرا كبيرا علي الصحة العامة.
- يحظر تصريف مياه الصرف الصحي حتي المعالجة في الابار أو مصادر مياه الشرب
- التخلص من المياه الغير معالجه في المسطحات المائية - مجاري الوديان أو المصارف الزراعية أو البحار- سوف يتسبب في تدمير أو انهيار الاتزان البيئي في هذه المسطحات وهو ما ينتج عنه موت الكائنات الحية المائية وانتشار الروائح الكريهة الناتجة عن التحلل اللاهوائي للملوثات

تابع: أهمية معالجة مياه الصرف الصحي قبل التخلص منها أو إعادة استخدامها

- التخلص من المياه الغير معالجه في المسطحات المائية سوف يتسبب في انخفاض القيمة الاقتصادية لها سواء كمصدر لمياه الشرب أو للصناعة أو لصيد الأسماك أو كوسيلة للترفيه والسياحة.
- سوف تتسبب المياه الملوثة بمياه الصرف في نقل العدوى والأمراض من خلال ما تحتويه مياه الصرف من أعداد هائلة من البكتيريا الممرضة والفيروسات والكائنات الحية الدقيقة.
- تحتوى مياه الصرف على نسب من المواد المغذية مثل النيتروجين والفسفور وهو ما يشجع نمو النباتات المائية التي تموت وتتحلل وتزيد تلوث المسطحات المائية وكذلك يشجع على نمو الطحالب التي تتسبب في خفض تركيز الأكسجين الذائب في المياه خاصة أثناء الليل مما يؤدي لموت الكائنات الحية المائية.
- تحتوى مياه الصرف على نسب من المعادن الثقيلة ومنها ما قد يكون سام سواء بالنسبة للكائنات المائية أو على الإنسان عن استخدامه لهذه المياه الملوثة.

شروط اختيار موقع محطة المعالجة

- ☐ أن يكون الموقع بعيداً عن الحيز العمراني للمدينة أو بمسافة أمنة طبقاً للقوانين المنظمة
- ☐ أن يكون هناك طريق للمحطة بعرض لا يقل عن ٦ - ٨ متر على أن يسمح هذا العرض بمرور خطوط الطرد القادمة لمحطة المعالجة حالياً ومستقبلاً مع تحمل حمولة مناسبة من سيارات النقل الثقيل
- ☐ أن يكون الموقع قريباً ما أمكن من مكان التخلص النهائي للمياه المعالجة (مصرف - أراضي للاستزراع)
- ☐ أن يكون الموقع جنوب اتجاه الرياح السائدة على المنطقة العمرانية ، و اذا تعذر ذلك لابد من وضع تصور لكيفية التحكم في الروائح و خاصة لأعمال المعالجة الأولية و معالجة الحمأة
- ☐ دراسة التربة لاختيار الموقع المناسب للتأسيس الاقتصادي
- ☐ الأخذ في الاعتبار التوسعات المستقبلية لمحطة المعالجة عند تحديد مساحة الموقع
- ☐ عدم وجود عوائق بالموقع (انابيب غاز - صرف مغطى - خطوط ضغط عالي -
- ☐ أن يتوافر بالموقع المتطلبات الصحية طبقاً للقوانين و قرارات وزاره و الصحة و المتطلبات البيئية
- ☐ تفادي الأراضي الزراعية قدر الامكان و يفضل الأراضي الصحراوية او البور
- ☐ قرب الموقع من مصادر الطاقة و سهولة ربط الموقع بالخدمات المختلفة (كهرباء - مياه شرب - اتصالات -)

العوامل المؤثرة في اختيار التكنولوجيا المناسبة لمعالجة مياه الصرف الصحي

- (١) **التصرف التصميمي لمحطة المعالجة :** حيث يجب ان تكون الطريقة المختارة مناسبة للتصرف الوارد للمحطة (على سبيل المثال التصرفات الصغيرة في حدود ٣ - ٥ الاف م^٣/يوم تصلح لها أنظمة RBC - MBR ، التصرفات في حدود ١٠ - ٢٠ الف م^٣/يوم تصلح معها أنظمة المرشحات الزلطية - و برك الاكدة الطبيعية - SBR - MBBR ، و لجميع التصرفات يصلح النظام التقليدي (الحماة المنشطة) ، و للتصرفات العالية تصلح أنظمة التهوية الممتدة
- (٢) **مدى استيعاب التغير في التصرفات :** حيث أن اغلب أنظمة المعالجة لا تعمل بالكفاءة المطلوبة عند تغير التصرفات الواردة للمحطة ، و يعد أكثر الأنظمة ملائمة للتصرف المتغير برك الاكسدة الطبيعية - و أنظمة التهوية الممتدة
- (٣) **الخواص المستهدفة للمياه المعالجة :**
- (٤) **كمية الحماة المنتجة و كيفية معالجتها و التخلص منها :** حيث تختلف كميات الحماة و نوعيتها تبعا لمنظومة المعالجة ، و يعد النظام التقليدي (الحماة المنشطة) من أكثر الأنظمة انتاجا للحماة التي تستلزم عمليات التركيز أولا ثم الفصل أو التجفيف ، بينما تعتبر برك الاكسدة أقل الأنظمة انتاجا للحماة

العوامل المؤثرة في اختيار التكنولوجيا المناسبة لمعالجة مياه الصرف الصحي

- (٥) الالتزام بالضوابط البيئية : حيث أن العوامل البيئية مثل اتجاه الرياح و قربها من التجمعات السكانية قد يؤثر على اختيار أنظمة معينة لا ينتج عنها روائح كريهة أو رزاز
- (٦) متطلبات الطاقة : حيث تختلف الأنظمة اختلافا كبيرا فيما بينها في احتياج كل منها للطاقة اللازمة للتشغيل ، و يعتبر نظام الحماة المنشطة (التقليدي) من أكثر الأنظمة استهلاكاً للطاقة ، و أقل منها التهوية الممتدة ، و أقل منها المرشحات الزلطية ، و أقلهم جميعاً برك الأكسدة الطبيعية التي تنعدم فيها تقريبا الاحتياج الى طاقة للتشغيل.
- (٧) العمالة الفنية المطلوبة للتشغيل و الصيانة : يعتبر نظام الحماة المنشطة من أكثر الأنظمة شيوعاً و استخداماً و معرفة من جانب الفنيين و المشغلين ، بينما أنظمة MBR – MBBR – SBR من الأنظمة التي تحتاج لفنيين ذات مهارات خاصة
- (٨) توافر المساحة: تعتبر أنظمة MBR – SBR – MBBR من أكثر الأنظمة توفيراً في المساحة المطلوبة للتنفيذ ، بينما نظام الحماة المنشطة (التقليدي) و أنظمة التهوية الممتدة تعتبر من أكثر أنظمة المعالجة الميكانيكية احتياجاً للأرض ، و يعتبر نظام برك الأكسدة الطبيعية هو أكثر نظام احتياجاً للأرض مقارنة بجميع الأنظمة الميكانيكية
- (٩) تكاليف الانشاء و التشغيل و الصيانة (لمدة ٢٠ سنة): حيث تختلف جميع الأنظمة فيما بينها في تكلفة الانشاء و التشغيل (طبقاً لمواصفات المياه الخام و التصريف التصميمي) لذا يتم عمل مقارنة اقتصادية بين الأنظمة المقترحة و التوصية بأقلهم تكلفة

مراحل معالجة مياه الصرف الصحي

أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

تهدف الى ازالة المواد الصلبة كبيرة الحجم – ازالة الرمال و الحصى – ازالة جزء كبير من الخبث و الزيوت و الشحوم

ثانياً: مرحلة المعالجة الابتدائية

تهدف الى خفض تركيز المواد العالقة بين ٤٠ – ٦٠ % و كذلك خفض الحمل العضوي بنسبة تتراوح بين ٢٥ – ٤٠ %

ثالثاً: مرحلة المعالجة الثانوية (البيولوجية)

تهدف الى خفض تركيز المواد العالقة و المواد العضوية المتبقية بنسبة تتراوح بين ٩٠ – ٩٥ %

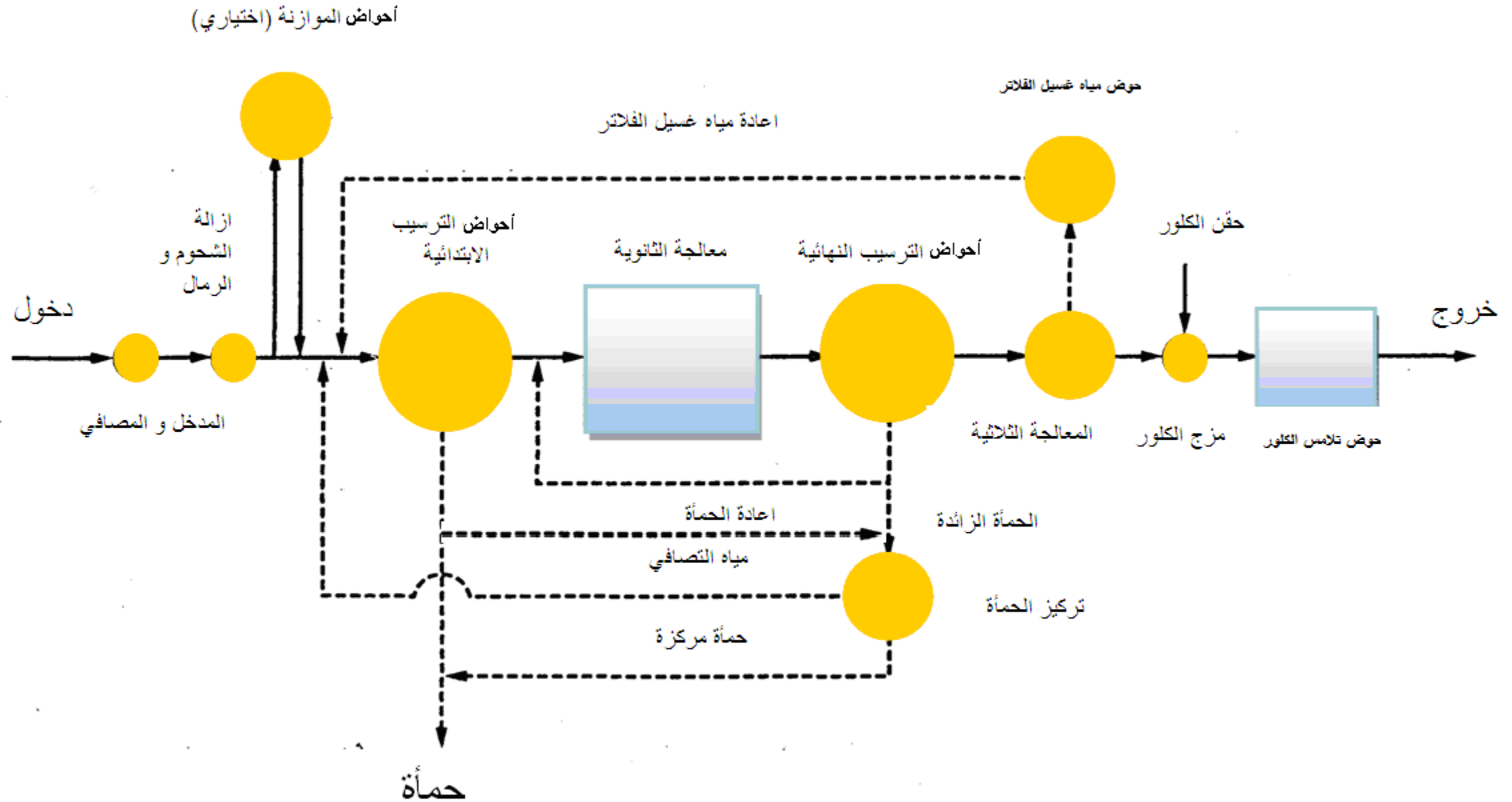
رابعاً: مرحلة المعالجة الثلاثية (المتقدمة)

وزيادة خفض تركيز المواد العالقة و المواد العضوية الى حوالي ١٠ مجم/لتر تهدف الى تحسين نوعية مياه الصرف المعالجة ثانوياً

خامساً: مرحلة معالجة الحمأة

للحصول على حمأة معالجة تصل نسبة المواد تهدف الى تقليل حجم الحمأة الناتجة عن المعالجة و فصل المواد العالقة عن المياه الصلبة بها بين ٢٠ – ٣٠ % ، و قد تشتمل على مرحلة لخفض تركيز المواد العضوية بالحمأة

مراحل معالجة مياه الصرف الصحي



أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

المعالجة الأولية هي عبارة عن إزالة المواد التي تؤثر على أداء وكفاءة المهمات الميكانيكية وذلك بواسطة المصافي وفرم المواد المحجوزة عليها وإزالة الرمال وما شابه التي قد تسبب تآكل أو انسداد المهمات وكذلك التعويم لإزالة الزيوت والدهون.

و تشمل العمليات التالية:

١. إزالة المخلفات الصلبة الكبيرة بواسطة المصافي Screens
٢. إزالة الرمال (الغرف الأفقية – الغرف المتهواة – الغرف الحلزونية) Grit removal
٣. إزالة الزيوت و الشحوم و المواد الطافية
٤. موازنة التصريفات Flow Equalization

أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

١. المصافي Screens

- المصافي بأنواعها Screens

- واسعة Coarse Screens ويتراوح مقاس فتحاتها من ٢٥ الى ٥٠ مم
- ضيقة Fine Screens ويتراوح مقاس فتحاتها من ٦ الى أقل من ٢٥ مم
- دقيقة Micro screen وتكون مقاس فتحاتها اقل من ٥٠ ميكرون

- يستخدم النوع الاول و الثاني فقط في المرحلة التمهيدية لحجز المخلفات الصلبة الكبيرة للحفاظ على المعدات الميكانيكية و المحابس و المواسير و خلفه من الانسداد
- من الممكن عمل مصافي واسعة يليها مصافي ضيقة ، و يساعد ذلك الى حجز و ازالة أكبر نسبة ممكنة من المخلفات الصلبة و الحفاظ على تشغيل مثالي للمصافي الضيقة
- تهدف المصافي الى الحفاظ على المهمات الميكانيكية مثل الطلمبات و الكساحات و خلفه من البرك و التآكل و الهلاك و كذلك المحابس و المواسير من الانسداد

➤ السرعة الافقية قبل المصافي $V_1 \leq 0,6$ م/ث ➤ السرعة الافقية بين المصافي $V_2 \geq 1,5$ م/ث

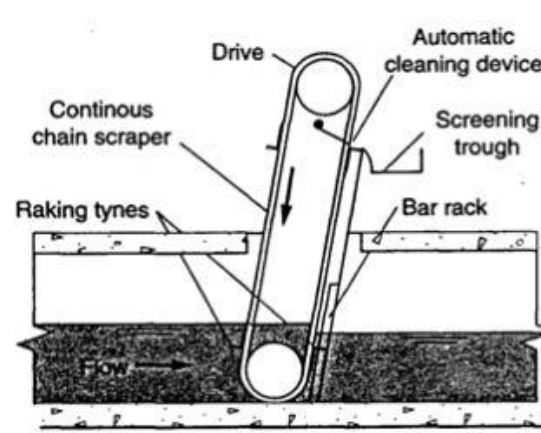
أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

١. المصافي

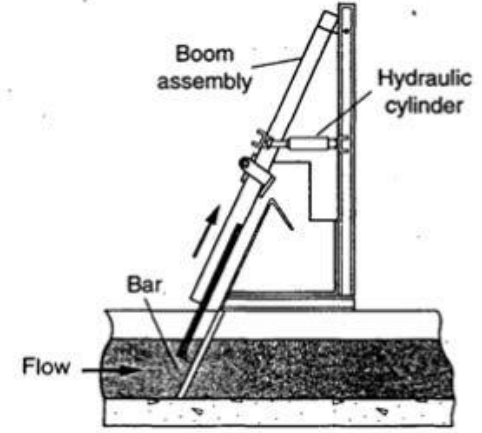
1. Coarse Screens

b. (Mechanical)

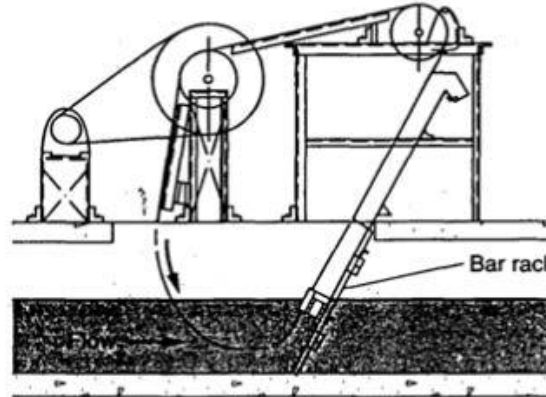
- تختلف عن المصافي اليدوية انها تشتمل على منظومة للتنظيف الميكانيكي و الذي يمكن التحكم فيه يدويا أو أوتوماتيكيا
- تستخدم قبل الدخول على بيارات محطات رفع الصرف الصحي الرئيسية
- تستخدم في مدخل محطات المعالجة الكبيرة ذات تصريفات أكبر من ٥٠٠٠ م^٣/يوم
- تستخدم في المصانع على قنوات تجميع المخلفات السائلة التي تشتمل على مخلفات صلبة كبيرة لحجزها قبل الدخول على ظلمبات الرفع أو وحدات المعالجة



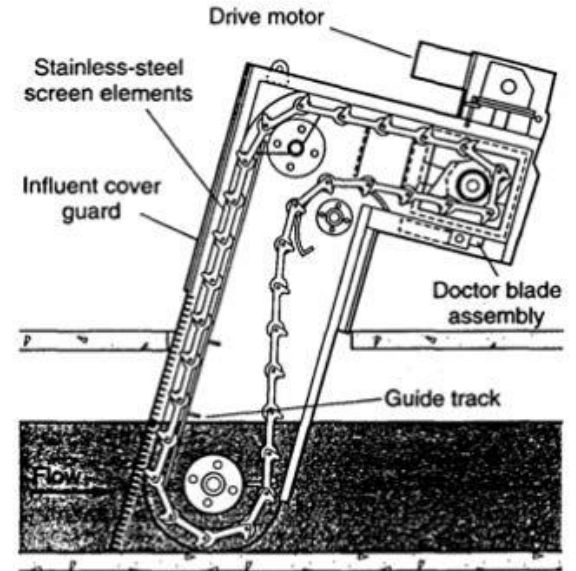
Front cleaned, front return chain-driven.



Reciprocating rake



Catenary.



Continuous Belt

أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

١. المصافي

1. Coarse Screens

➤ تقدير كميات المواد المحجوزة على المصافي الواسعة

حجم المواد المحجوزة ($L/1000m^3$)		الوزن النوعي للمواد	المحتوى المائي للمواد	المسافة بين قضبان
القيمة المثلى	القيم التصميمية	المحجوزة (كجم/م ³)	المحجوزة (%)	المصافي (مم)
٥٠	٧٤-٣٧	١١٠٠-٧٠٠	٩٠-٦٠	١٢,٥
٢٢	٣٧-١٥	١٠٠٠-٦٠٠	٨٠-٥٠	٢٥
١١	١٥-٧	١٠٠٠-٦٠٠	٨٠-٥٠	٣٧,٥
٦	١١-٤	١٠٠٠-٦٠٠	٨٠-٥٠	٥٠

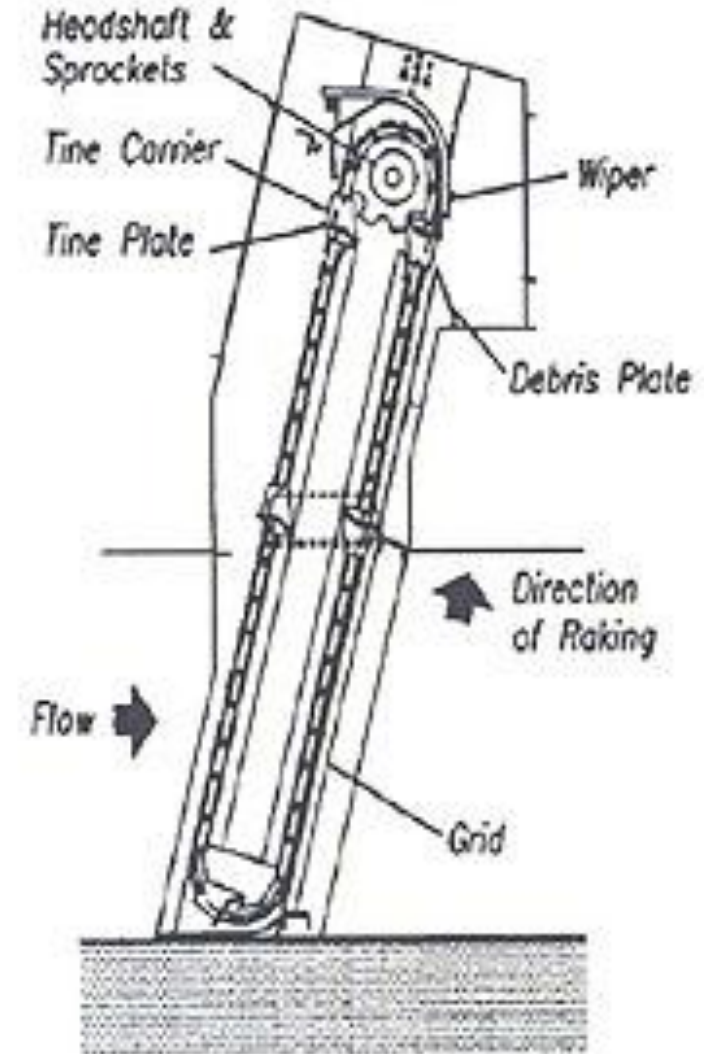
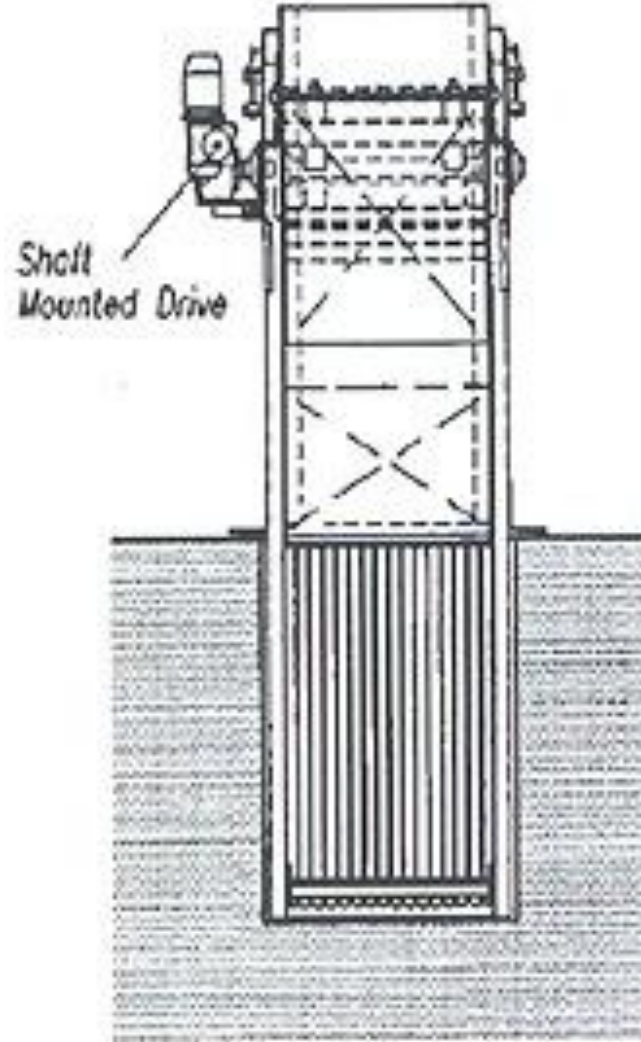
أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

١. المصافي

2. Fine Screens

a. (Bar Screen)

- المصافي الناعمة أو الضيقة لابد و أن تشتمل على منظومة للتنظيف الميكانيكي و الذي يمكن التحكم فيه يدويا او اتوماتيكيا
- تستخدم في مدخل محطات المعالجة الكبيرة ذات تصرفات أكبر من ٥٠٠٠ م^٣/يوم ، و خاصة التي لا تشتمل على احواض ترسيب ابتدائي ، مثل التهوية الممتدة ، و قنوات الاكسدة ، و أنظمة MBR – SBR

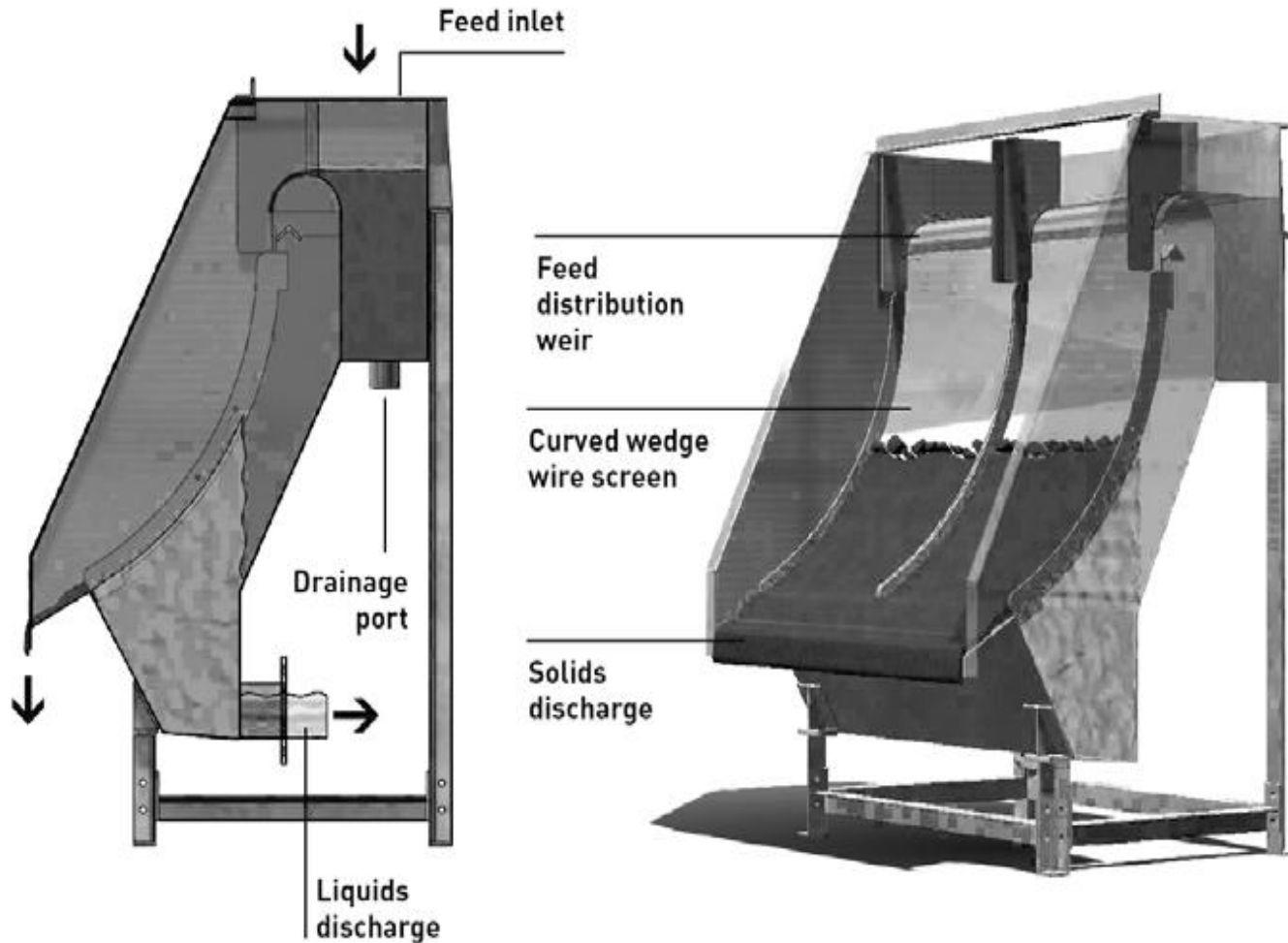


أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

١. المصافي

2. Fine Screens

b. (Static Wedge Wire Screen)



أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

١. المصافي

2. Fine Screens

c. (Step Screen)

- و هي تشبه السلم الكهربى لابد و أن تشتمل على منظومة للتنظيف الميكانيكي و الذي يمكن التحكم فيه يدويا او اتوماتيكيا
- تستخدم في مدخل محطات المعالجة الكبيرة ذات تصرفات أكبر من ٥٠٠٠ م^٣/يوم ، و خاصة التي لا تشتمل على أحواض ترسيب ابتدائي ، مثل التهوية الممتدة ، و قنوات الأكسدة ، و أنظمة MBR – SBR
- تستخدم في المحطات الكبيرة قبل الدخول على بيارات رفع الحمأة الابتدائي لحجز و فصل المواد الصلبة التي تؤدي لانسداد طلمبات الحمأة

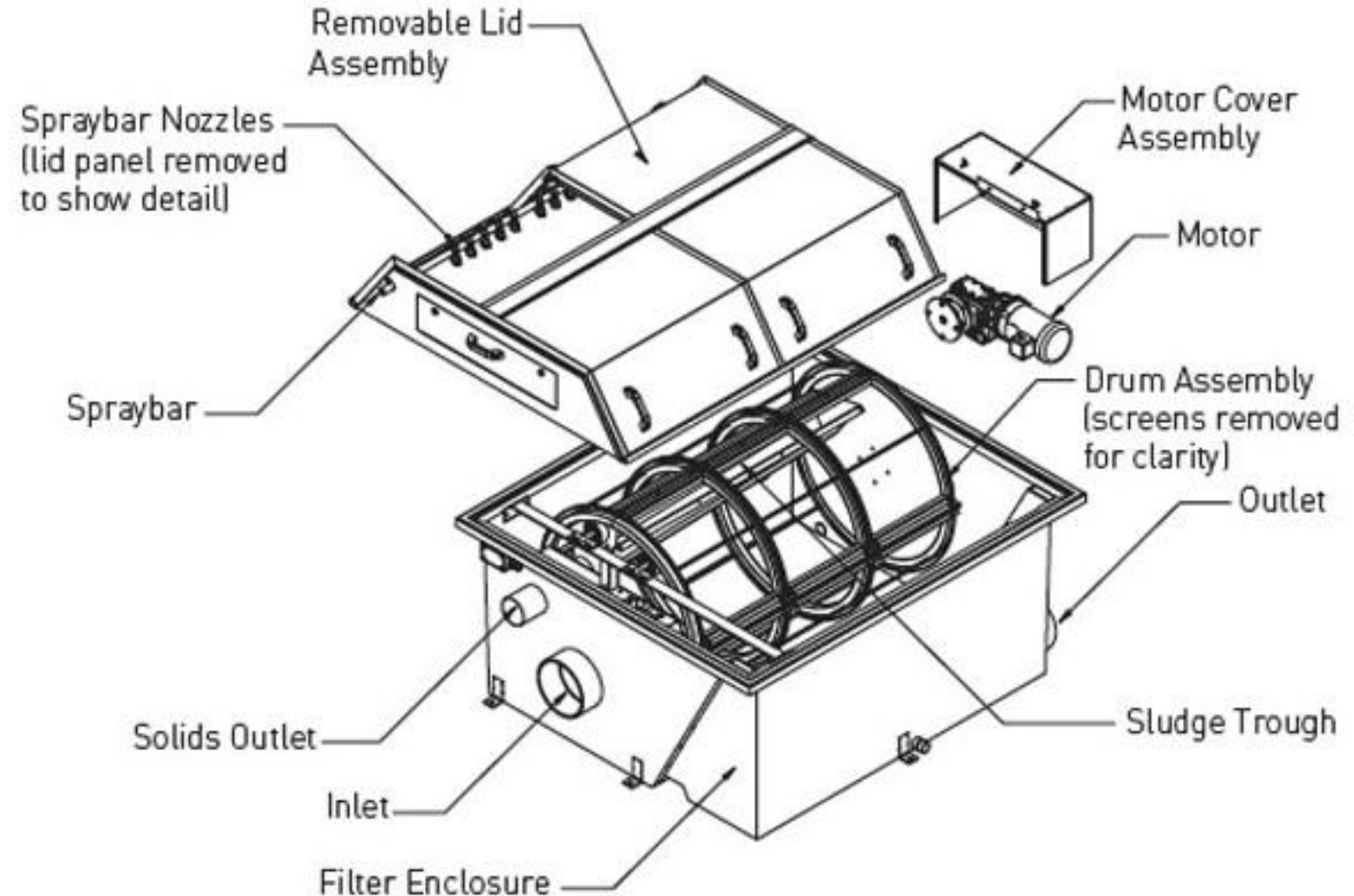


أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

١. المصافي

2. Fine Screens

d. (Drum Screen)



أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

١. المصافي

2. Fine Screens

➤ تقدير كميات المواد المحجوزة على المصافي الدقيقة

حجم المواد المحجوزة ($L/1000 m^3$)		الوزن النوعي للمواد المحجوزة (كجم/م ³)	المحتوى المائي للمواد المحجوزة (%)	المسافة بين قضبان المصافي (مم)
القيمة المثلى	القيم التصميمية			
٧٥	١١٠-٤٤	١١٠٠-٩٠٠	٩٠-٨٠	١٢,٥
٤٥	٦٠-٣٠	١١٠٠-٩٠٠	٩٠-٨٠	٦,٢٥

أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

٢. أحواض فصل الرمال

تستخدم أحواض فصل الأتربة والرمال لإزالة الأجسام الصلبة العالقة الموجودة بمياه الصرف والتي حجمها ٠,٢ مم أو أكثر (كثافتها النوعية ٢,٦٥ أو أكثر) كالرمل والطين والتراب ،،، الخ وكذلك إزالة الزيوت والشحوم في حالة استخدام أحواض إزالة الرمال المهواه، وتزود الأحواض بحيز لتجميع الرمال والأتربة وفصلها، الشكل التالي يوضح تفاصيل أحواض فصل الرمال التقليدية،

ويتوقف وجود الأتربة والرمال بمياه الصرف الخام بشكل كبير على نوعية نظام التجميع (شبكات منفصلة ام شبكات مشتركة) حيث يوجد بالشبكات المشتركة كميات أكبر من الأتربة والرمال يجب فصلها خلال مرحلة المعالجة الابتدائية عن طريق أحواض فصل الأتربة والرمال، وأكثر مصادر الأتربة والرمال شيوعاً:

١. مياه غسيل ارضيات الوحدات السكنية

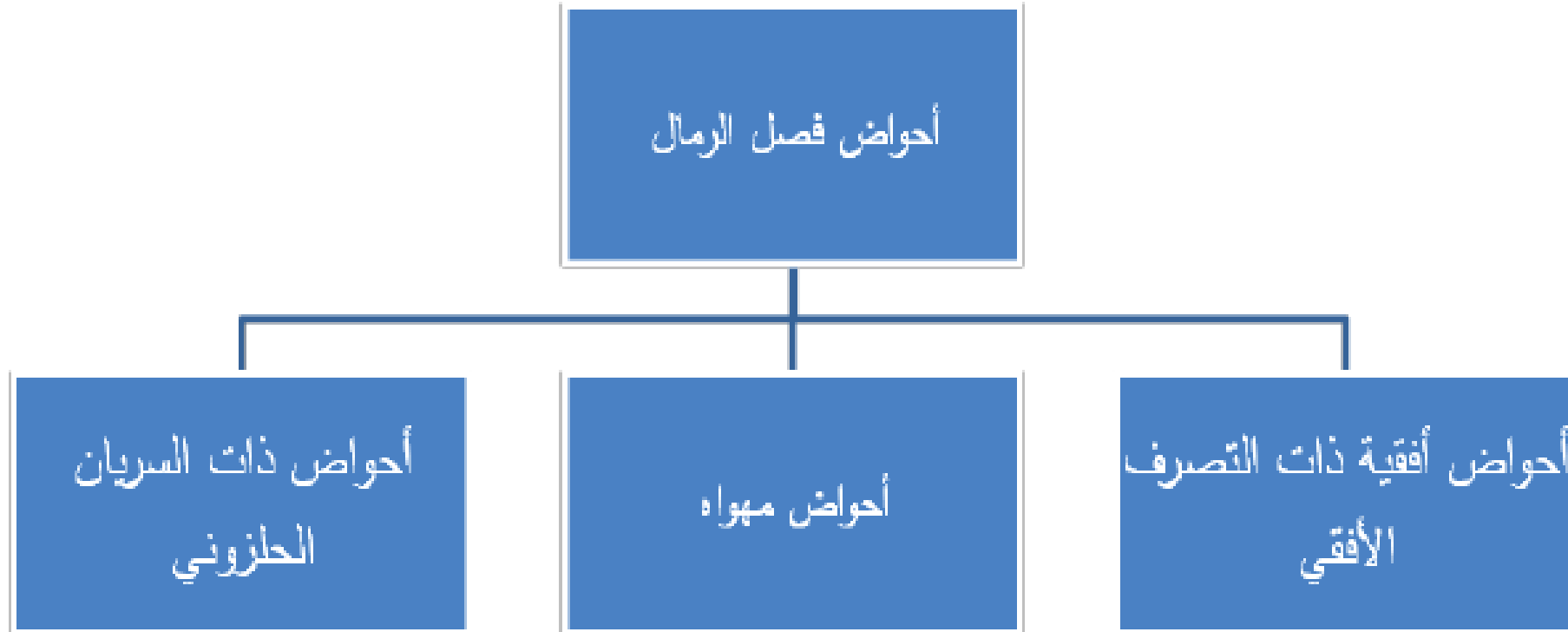
٢. مياه غسيل الشوارع

٣. مياه صرف الامطار

أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

٢. أحواض فصل الرمال

أنواع أحواض فصل الرمال



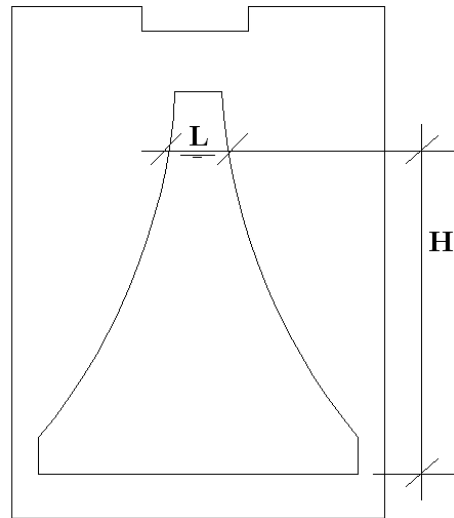
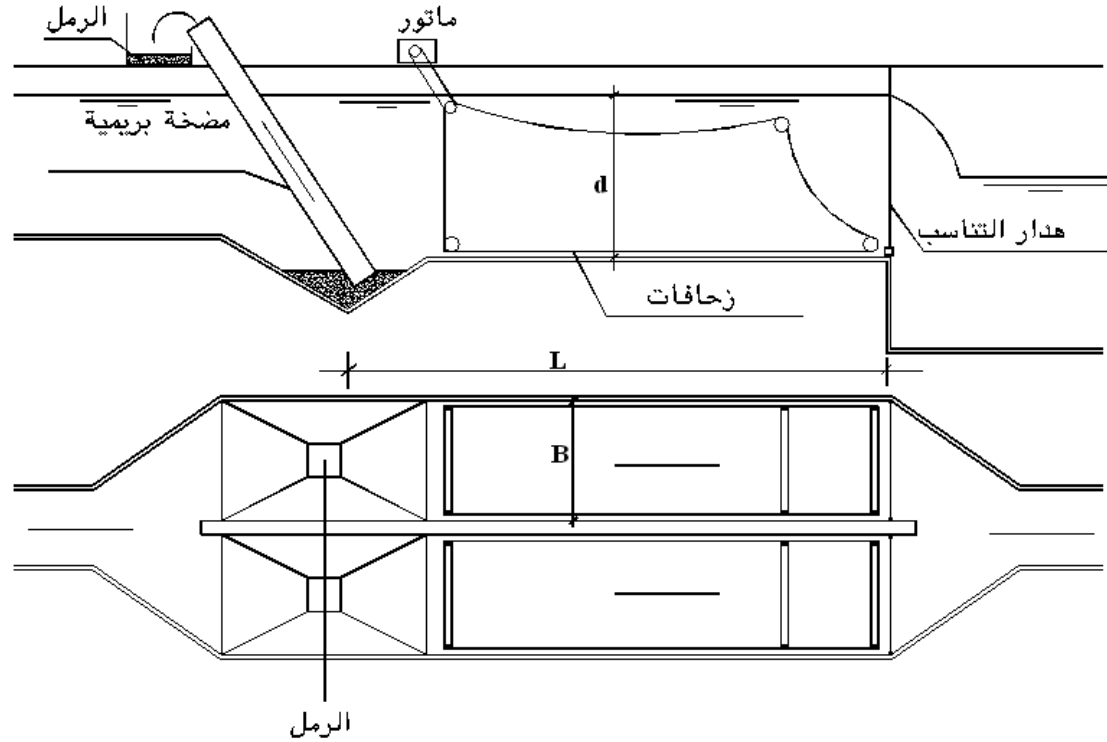
أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

٢. أحواض فصل الرمال

أ) أحواض فصل الرمال (ذات السريان الافقي)

عبارة عن مجموعة من الاحواض المستطيلة والتي يتم تقسيم التصريف خلالها (شكل ٣-١٠) وفيها يتم التحكم في السرعة الافقية للتصريف (٠,٢٥ - ٠,٣٥ م/ث) بأحد طريقتين: (١) يكون مقطع القناة على هيئة قطع مكافئ، (٢) يكون مقطع القناة مستطيل مع استخدام هدار التناسب في نهاية الاحواض.

التصميم الهيدروليكي



هدار التناسب

المحدد التصميمي	المدى	القيمة النموذجية
➤ العدد (حوض)		$2 \leq$
➤ سرعة المياه الأفقية (م/ث)	٠,٢٥ - ٠,٤	٠,٣
➤ زمن المكث (ثانية)	٤٥ - ٩٠	٦٠
➤ معدل التحميل السطحي (م ^٣ /م ^٢ /يوم)		
للاجسام حجم ٢١٠٠ مم	١٤٥٠ - ١٨٧٥	١٦٥٠
للاجسام حجم ١٥٠٠ مم	٨٧٠ - ١٣٠٠	١١٠٠
➤ الطول	(٢٠ - ٣٠) × عمق المياه	٢٠ × عمق المياه
➤ العرض (م)	(١ - ٢) × عمق المياه	
➤ عمق المياه (م)	لا يقل عن ٠,٦٠ م	

أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

٢. أحواض فصل الرمال

ب) أحواض فصل الرمال (المهواة)

عبارة عن مجموعة من الأحواض المستطيلة (شكل ٣-١٢) والتي يتم تقسيم التصريف خلالها، حيث يتم فيها دفع الهواء من أسفل بواسطة ناشرات هواء تركيب على جانب واحد من الحوض بهدف فصل الزيوت والشحوم سواء كانت منفصلة أو ملتصقة بالأتربة والرمال.

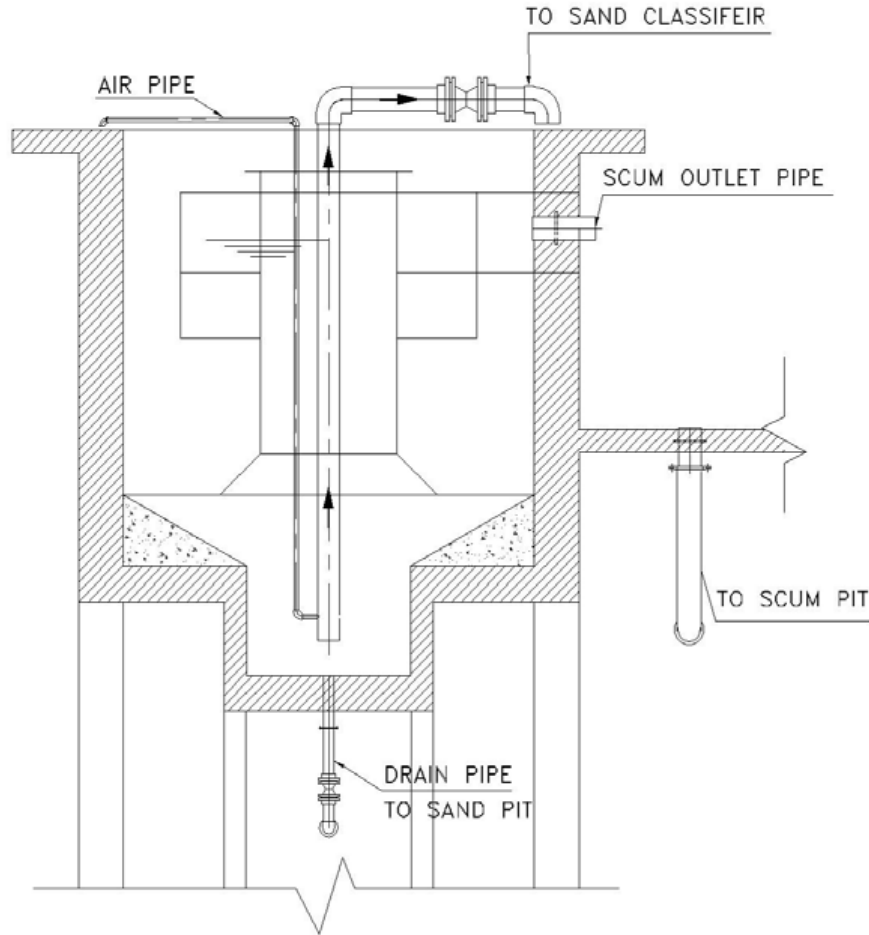
التصميم الهيدروليكي

المحدد التصميمي	المدى	القيمة النموذجية
➤ العدد (حوض)		$2 \leq$
➤ زمن المكث (دقيقة)	٢ - ٥	٣
➤ العمق (م)	٥ - ٢	
➤ العرض (م)	٧ - ٢,٥	
➤ الطول (م)	٢٠ - ٧,٥	
➤ معدل امداد الهواء (م ^٣ /دقيقة لكل متر طولى من الحوض)	٠,٢ - ٠,٥	
➤ كمية الرمال المترسبة (م ^٣ /١٠٠٠ م ^٣ من مياه الصرف)	٠,٢ - ٠,٠٠٤	٠,٠١٥

أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

٢. أحواض فصل الرمال

(ج) أحواض فصل الرمال (ذات السريان الحلزوني)



التصميم الهيدروليكي

المعامل	القيم التصميمية	القيمة المثلى
➤ مدة المكث (دقيقة) - في حالة التصريف المتوسط	٣٠-٢٠	٣٠
➤ قطر الحوض:		
➤ الغرفة العلوية (م)	٧,٢-١,٢	--
➤ الغرفة السفلية (م)	١,٨-٠,٩	
➤ عمق الحوض	٤,٨-٢,٧	
➤ نسبة الازالة		
➤ حبيبات بحجم ٠,٣ مم*	٩٨-٩٢	٩٥
➤ حبيبات بحجم ٠,٢٤ مم*	٩٠-٨٠	٨٥
➤ حبيبات بحجم ٠,١٥ مم*	٧٠-٦٠	٦٥
➤ كمية الرمال المترسبة (م ^٣ /١٠٠٠ م ^٢)	٠,٢-٠,٠٠٤	٠,٠١٥

أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

٢. أحواض فصل الرمال

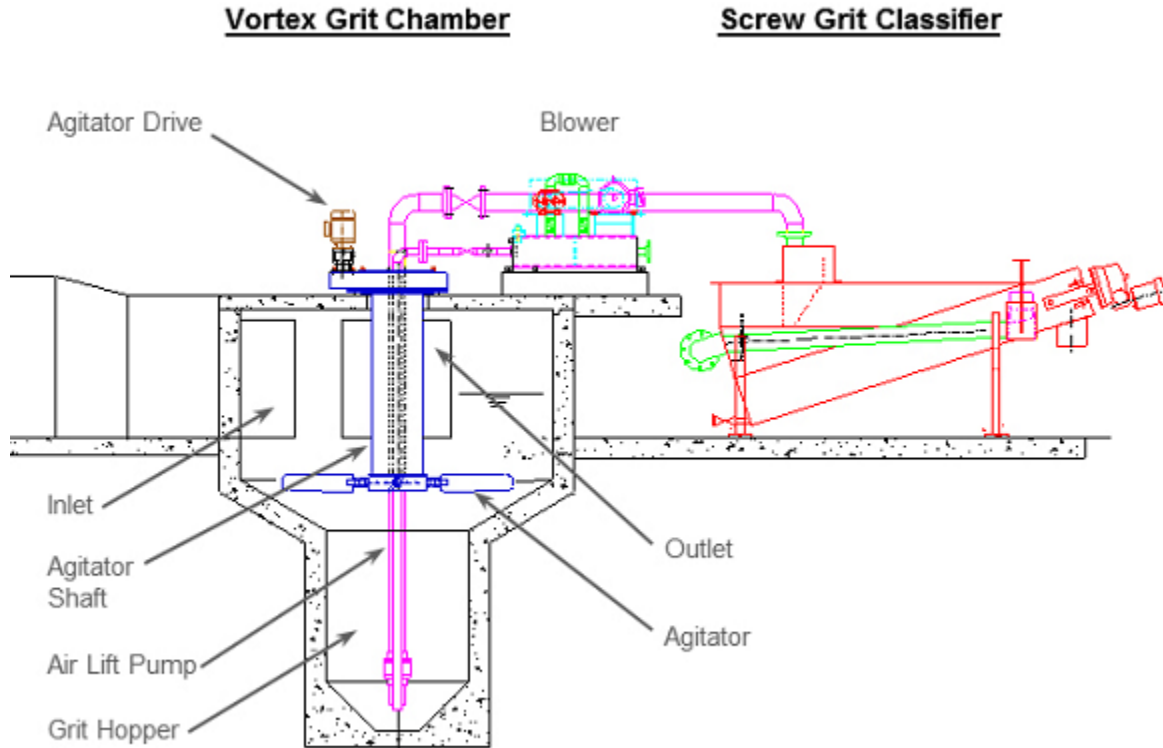
(ب) أحواض فصل الرمال (المهواة)



أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

٢. أحواض فصل الرمال

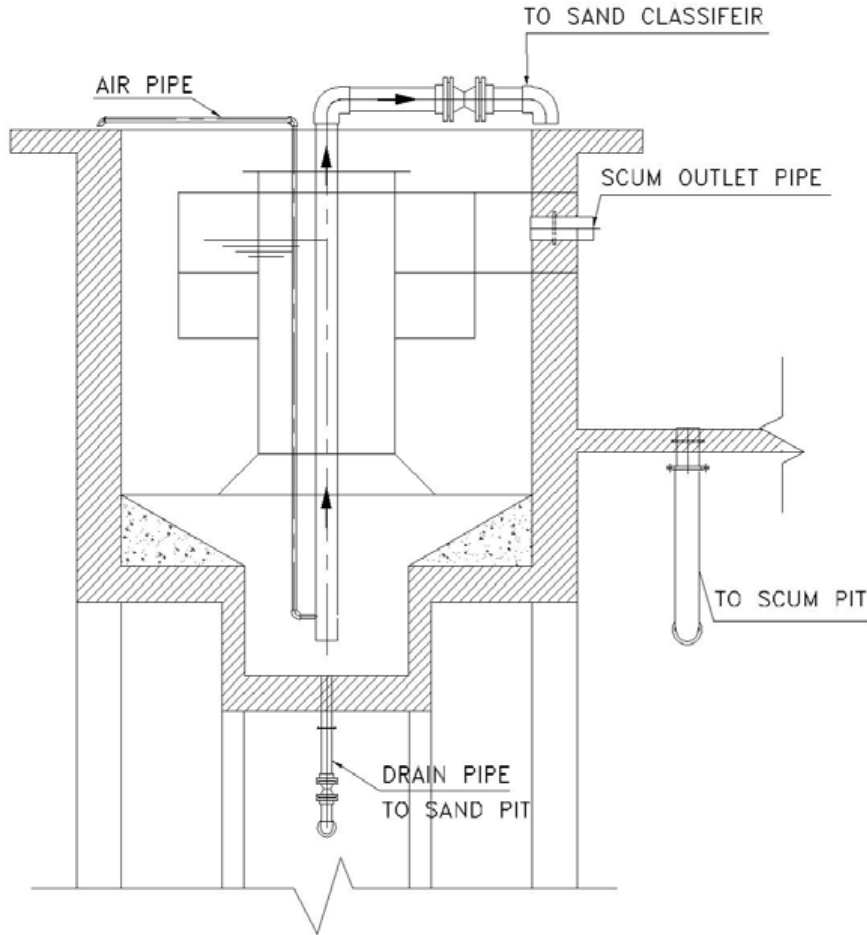
ج. أحواض فصل الرمال (ذات السريان الحلزوني)



أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

٢. أحواض فصل الرمال

(ج) أحواض فصل الرمال (ذات السريان الحلزوني)



التصميم الهيدروليكي

المعامل	القيم التصميمية	القيمة المثلى
➤ مدة المكث (دقيقة) - في حالة التصريف المتوسط	٣٠-٢٠	٣٠
➤ قطر الحوض:		
➤ الغرفة العلوية (م)	٧,٢-١,٢	--
➤ الغرفة السفلية (م)	١,٨-٠,٩	
➤ عمق الحوض	٤,٨-٢,٧	
➤ نسبة الازالة		
➤ حبيبات بحجم ٠,٣ مم*	٩٨-٩٢	٩٥
➤ حبيبات بحجم ٠,٢٤ مم*	٩٠-٨٠	٨٥
➤ حبيبات بحجم ٠,١٥ مم*	٧٠-٦٠	٦٥
➤ كمية الرمال المترسبة (م ^٣ /١٠٠٠ م ^٢)	٠,٢-٠,٠٠٤	٠,٠١٥

أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

٣. موازنة التصريفات Flow Equalization

- تستخدم أحواض موازنة التصريفات بعد وحدات المصافي و إزالة الرمال و إزالة الزيوت و الشحوم و قبل وحدات الترسيب الابتدائي او المعالجة الكيميائية أو البيولوجية للحصول على خليط متجانس من مياه الصرف الصحي
- كذلك الحصول على معدل تصريف شبه ثابت على مدار اليوم الوارد لوحدات المعالجة الكيميائية أو البيولوجية مما يساهم في تقليل ابعاد الوحدات و الحفاظ على تشغيل ثابت و مستقر حتى يمكن تحقيق كفاءة المعالجة المطلوبة
- ان عملية خلط مياه الصرف الصحي من مصادر مختلفة ، تعمل على خفض تركيز المواد العالقة و المواد العضوية
- ان عملية خلط مياه الصرف الصناعي من مصادر مختلفة ، و كذلك خلطها مع مياه الصرف الصحي داخل احواض الموازنة قد يؤدي الى ضبط قيمة الاس الهيدروجيني pH و بالتالي لا نحتاج لضبطها ، أو على الأقل يقلل من كمية المادة الكيميائية اللازمة لعملية الضبط فيما بعد.

أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

٣. تابع: موازنة التصريفات Flow Equalization

متطلبات حوض الموازنة:

- يفضل تقسيم حوض الموازنة من الداخل الى ٢ غرفة على الاقل لزوم عمليات الصيانة و خلافه
- يزود حوض الموازنة بقلابات لضمان عملية التقلب و الخلط و منع حدوث ترسيب داخل هذا الحوض
- تستخدم القلابات Mixers اذا كان يتبع حوض الموازنة احدى طرق المعالجة البيولوجية اللاهوائية
- يستخدم التقلب بالهواء المضغوط من خلال Coarse Diffusers لتقلب و خلط المياه و كذلك تهويتها لمنع حدوث التحلل اللاهوائي داخل الحوض و انتشار الروائح الكريهة
- تحسب طاقة القلابات في حدود من ٤ – ٨ كيلوات / ١٠٠٠ م^٣ من حجم الحوض
- تحسب معدلات التهوية في حدود ٠.٦ – ٠.٩ م^٣/س / م^٣ من حجم الحوض
- يلحق بحوض الموازنة عنبر الطلمبات التي ترفع التصريف الى وحدة المعالجة التالية ، و يفضل تصميم الطلمبات على ١.٥ من التصريف المتوسط ، و لكن غالبا يتم التشغيل على التصريف المتوسط لضمان تشغيل المحطة طوال ٢٤ ساعة
- يمكن تنفيذ حوض الموازنة من الصلب أو الخرسانة أو حفرة في الارض مبطنة الجوانب و القاع ، اعتمادا على حجم الحوض و توافر الارض و منسوب المياه الجوفية.

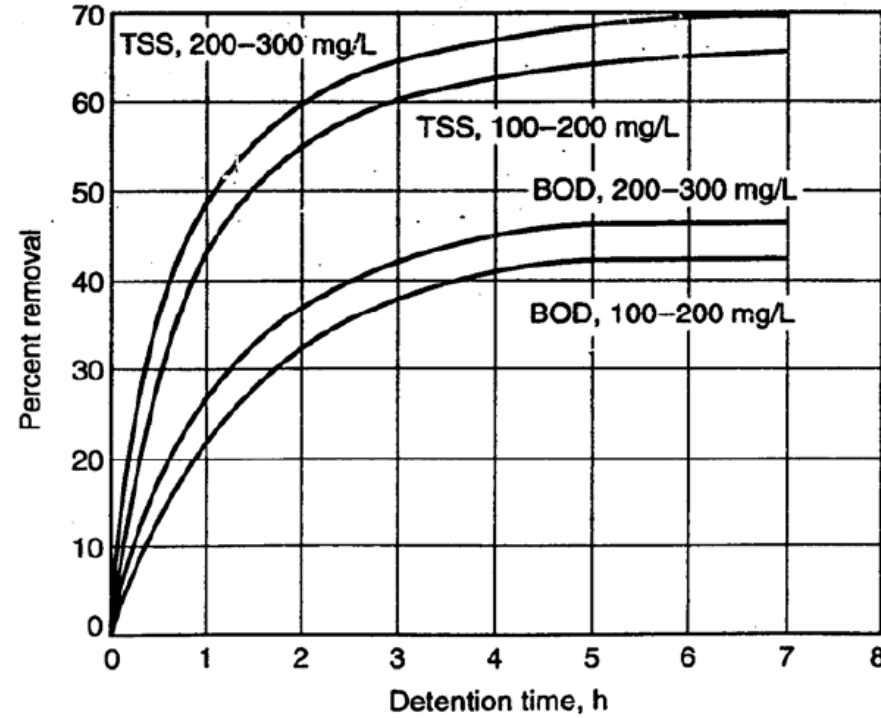


أولاً: مرحلة المعالجة الأولية (التمهيدية)

٣. تابع: موازنة التصريفات

Flow Equalization

ثانيا: مرحلة المعالجة الابتدائية

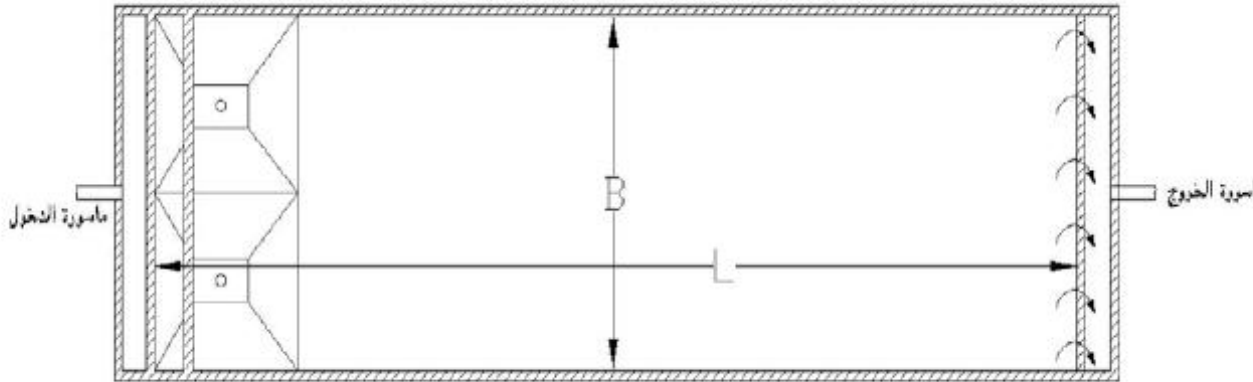
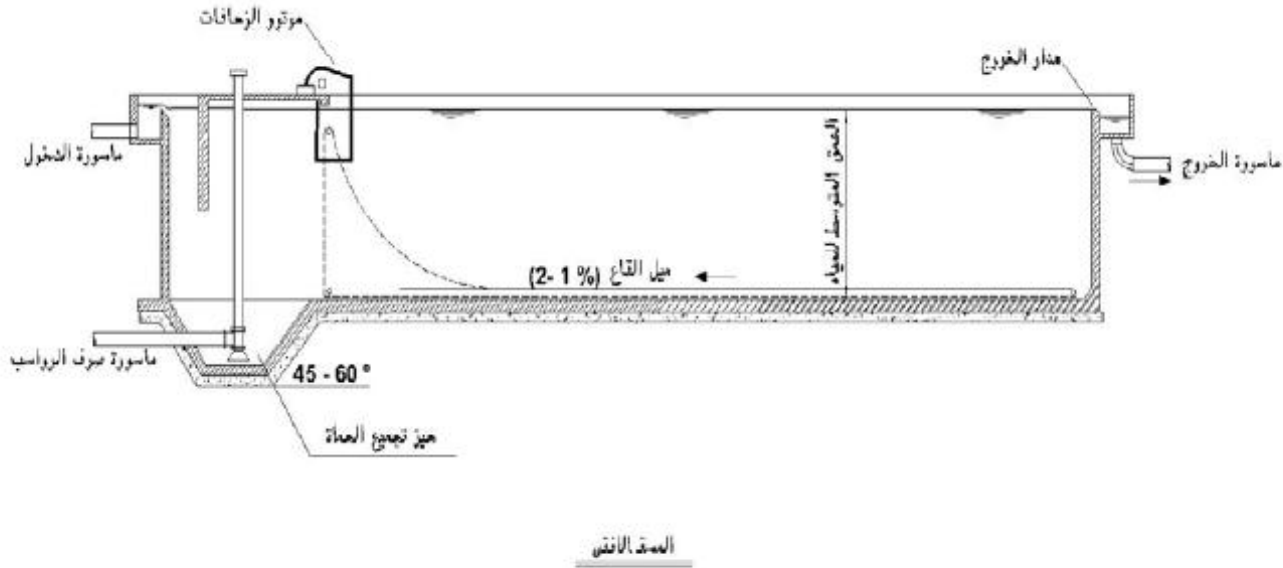


تستخدم أحواض الترسيب الابتدائية لازالة المواد العالقة القابلة للترسيب بمياه الصرف الصحي، فهي تستعمل لترسيب بعض المواد العضوية وغير العضوية العالقة في مياه الصرف الصحي لتخفيض الحمل العضوى على وحدات المعالجة البيولوجية وكذلك فصل الزيوت والشحوم فى حالة استخدام أحواض فصل الرمال العادية. وتبلغ نسبة الإزالة بعد أحواض الترسيب الابتدائية لمياه الصرف الصحي حوالى ٢٥-٤٠% من المواد العضوية أو الاحتياج الأكسجيني الحيوى الممتص لمياه الصرف الصحي (BOD_5) وإزالة حوالى ٤٠-٦٠% من كمية المواد الصلبة العالقة الكلية (TSS). ويمكن تنفيذ أحواض الترسيب الابتدائي اما مستطيلة (شكل ٣-١٤) أو دائرية (شكل ٣-١٥) حسب المساحة المتاحة.

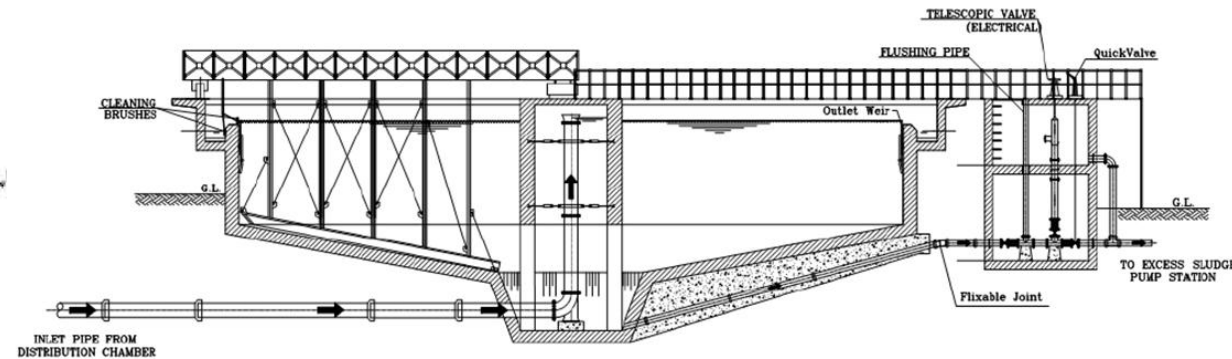
شكل (٣-١٦) العلاقة بين كفاءة الازالة وزمن المكث بأحواض الترسيب الابتدائية

ثانيا: مرحلة المعالجة الابتدائية (أحواض الترسيب الابتدائي)

يستخدم الترسيب الابتدائي عادة إذا كانت
المواد العالقة قابلة للترسيب ولا تقل كفاءة
الازالة المتوقعة عن ٤٥ - ٦٠ %



الحوض المستطيل



الحوض الدائري

ثانيا: مرحلة المعالجة الابتدائية (أحواض الترسيب الابتدائي)

(Crites , 1998):

$$R = \frac{t}{a + bt}$$

Where:

R = كفاءة الازالة المتوقعة

t = مدة المكث

a,b= ثوابت تعتمد على نوع التلوث

BOD
a = 0.18
b = 0.02

TSS
a = 0.075
b = 0.014

(Emad H. Elgohary, 2012):

$$RR, \% = 119.2 * (RT^{0.016}) * (SLR^{-0.34}) * (TSS^{0.123}) * (VSS/TSS)^{0.34}$$

Where:

RR = TSS removal ratio, %

RT = Settling time, hr

SLR = Surface hydraulic loading rate, m/d

TSS = influent TSS concentration, mg/l

VSS = influent VSS concentration, mg/l

المحدد التصميمي	المدى	القيمة النموذجية
➤ العدد (حوض)		$2 \leq$
➤ العمق (م)	3 - 5	4.5
➤ زمن المكث (ساعة)	2 - 4	3
➤ معدل التحميل على هدار الخروج (م ³ /م/يوم)	120 - 500	200
أحواض الترسيب المستطيلة		
➤ الطول (م)	30 - 50	40
➤ العرض (م)	10 - 20	10
➤ سرعة الكسح (م/الدقيقة)	3 - 5	4.5
➤ ميل القاع	1:30 - 1:50	40:1
أحواض الترسيب الدائرية		
➤ القطر (م)	30 - 50	40
➤ ميل القاع	1:6 - 1:16	12:1
➤ سرعة الكسح (دورة/دقيقة)	0.02 - 0.05	0.03
➤ قطر بئر الدخول الدائري (% من قطر الحوض الاجمالي)	10 - 20	--
➤ عمق بئر الدخول الدائري (م)	1 - 2.5	--
➤ سرعة السريان عبر فتحات بئر الدخول (م/ث)	0.3 - 0.7	--
أحواض الترسيب الابتدائي المتبوعة بمعالجة ثانوية		
➤ معدل التحميل السطحي (م ³ /م ² /يوم)	30 - 50	40

ثالثا: مرحلة المعالجة الثانوية

تعتمد أساساً على تثبيت المواد العضوية بيولوجيا باستخدام البكتريا والكائنات الحية الدقيقة وأكسدها والتخلص منها وبهذا يتم إزالة المواد العضوية القابلة للأكسدة بيولوجيا سواء كانت عالقة أو مذابة.

نتيجة هذه العملية تتحول هذه المواد إلى غازات وتتطلق طاقة لبناء أنسجة خلايا حيه جديدة (Bio-mass) والتي يمكن إزالتها بالترسيب . أى أن المعالجة البيولوجية تستخدم فى إزالة الكربون والنيتروجين والفوسفور من المخلفات السائلة وذلك من خلال نشاط انواع مختلفه من البكتيريا التى يمكنها أكسدة هذه المواد والجدير بالذكر ان ازالة الفوسفور بيولوجيا يتم من خلال بكتيريا لها القدرة على إمتصاص وتخزين نسب كبيرة من الفوسفور غير العضوى.

وتبلغ نسبة الإزالة بعد المعالجة الثانوية لمياه الصرف الصحى الأدمى حوالى ٧٥-٩٠% من الاحتياج الاكسجينى الحيوى الممتص، ٨٠-٩٠% من المواد العالقة و قرابة ٩٠-٩٩% من مسببات الامراض و البكتريا و الديدان و ذلك من خلال عمليات التطهير - وبصفة عامة حسب طريقة المعالجة الثانوية المستعملة.

أهداف عمليات المعالجة البيولوجية

يمكن تقسيم عمليات المعالجة البيولوجية من وجهة نظر الهدف المرجو منها وفقا لما يلي:

ازالة المواد الكربونية Carbonaceous BOD Removal	وهي عملية تحويل المواد العضوية الكربونية BOD بيولوجيا إلى مواد خاملة وخلايا جديدة
Biological Nutrient Removal	عمليات معالجة يتم فيها إزالة مركبات النيتروجين والفوسفور ضمن المعالجة البيولوجية
Biological Phosphorus Removal	وهي عملية ازالة الفوسفور بيولوجيا ضمن المعالجة البيولوجية تحت ظروف معينة تؤدي الى إمتصاصه بواسطة البكتريا (Bio-mass)
Nitrification النيترة	وهي عملية تحويل الأمونيا الى نترات NO_3 بيولوجيا على خطوتين الأولى الى نترت NO_2 والثانية الى نترات - ويكتفى بعملية ما قبل النيترة اذا كان الهدف النهائي إعادة الاستخدام في الزراعة
De-Nitrification اللانيترة	وهي عملية التخلص من النيتروجين الداخل في تكوين النترات NO_3 بيولوجيا في غياب الاكسجين .

تابع: مرحلة المعالجة الثانوية

النشاط البكتيرى المستخدم للمعالجة البيولوجية

يمكن تقسيم عمليات المعالجة وفقا لأنواع النشاط البكتيرى المستخدم للمعالجة البيولوجية كما يلى:

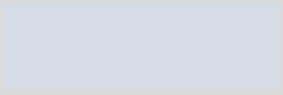
هوائي/حر Aerobic	عمليات معالجة لا تتم الا فى وجود الأكسجين الحر المذاب و خلالها يتم أكسدة المواد العضوية الكربونية من خلال البكتريا الهوائية و كذلك يمكن من خلال بكتريا خاصة Autotrophs أكسدة الامونيوم نيتروجين و تحويله الي نيتريت ثم نترات من خلال عملية النيترة Nitrification.
لا هوائي Anaerobic	عمليات معالجة تتم فى غياب الأكسجين
هوائي متحد Anoxic	وهى عملية تتم فى غياب الأكسجين الحر المذاب بينما يوجد الاكسجين متحدا بعنصر آخر مثل فى حالة تحويل النترات NO3 بيولوجيا الى غاز النيتروجين يطلق عليها (اللانيترة) De-nitrification و يمتص غاز الأكسجين بيولوجيا.
أختياريه Facultative	وهى عمليات يمكنها توظيف بكتيريا هوائيه فى وجود الاكسجين ولاهوائيه فى غيابه
مجمعة (هوائي/حر - هوائي/متحد - لا هوائي) Combined (aerobic/anoxic/anaerobic)	وهى عمليات يمكنها توظيف العديد من البكتيريا التى تعمل فى الظروف المختلفة لتحقيق مستوى محدد من المعالجة

تابع: مرحلة المعالجة الثانوية

تقسيم عمليات المعالجة البيولوجية وفقا لوسط النمو البكتيري

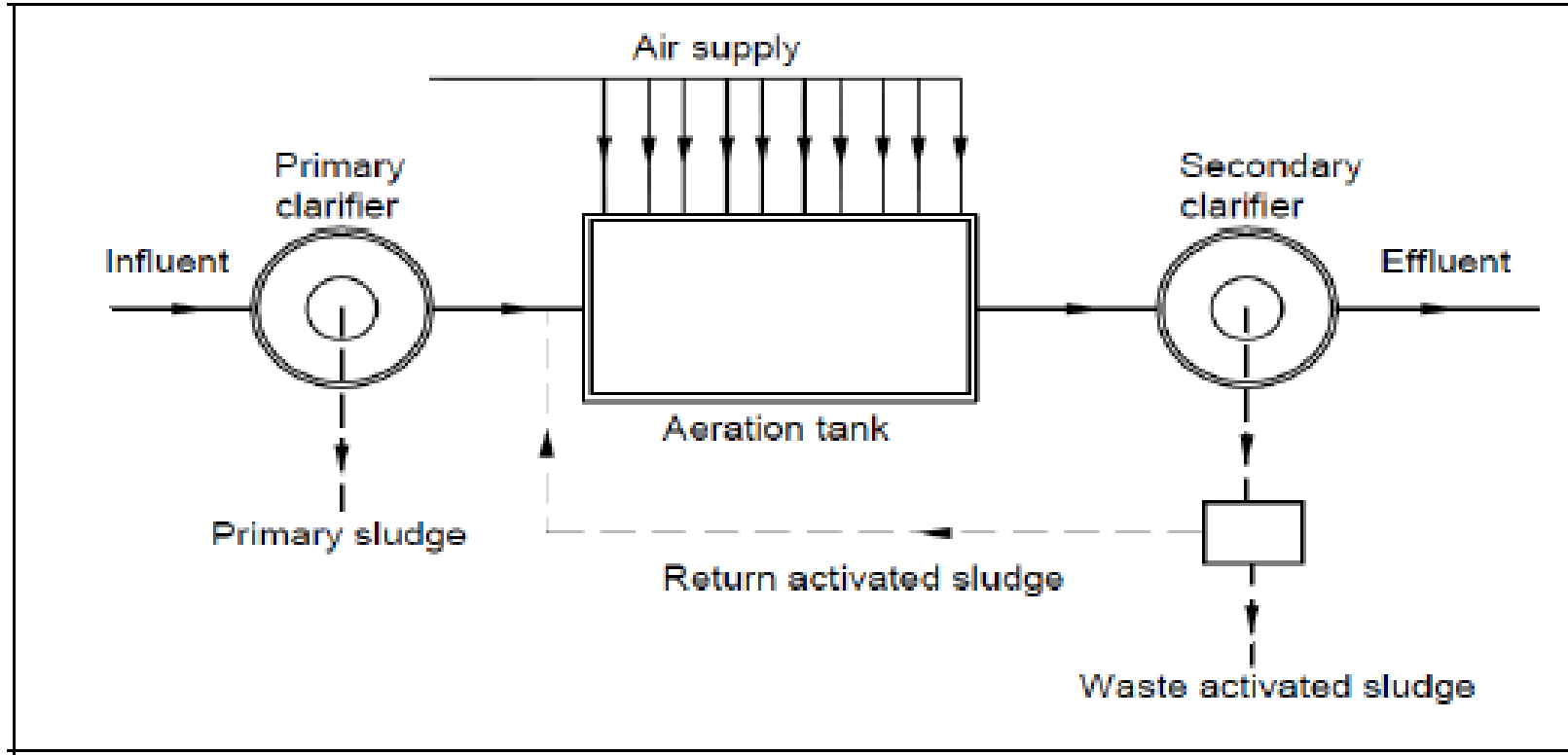
يمكن تقسيم عمليات المعالجة البيولوجية وفقا للوسط التي تنمو فيه البكتيريا كما يلي:

تابع: مرحلة المعالجة الثانوية

عمليات يتم فيها النمو البكتيريولوجي وتكون فيه البكتيريا عالق بمياه الصرف مثل Activated Sludge Processes	نمو الوسط العالق Suspended Growth
عمليات يتم فيها النمو البكتيري على وسط ثابت تلتصق به الخلايا البكتيرية وفيها يستخدم وسط ثابت أو عائِم مثل الزلط أو الحجر أو البلاستيك ومثال لذلك عملية المعالجة التي يطلق عليها المرشحات والأبراج البيولوجية Trickling Filters and Bio-towers	نمو الوسط الملتصق Attached Growth
وهي عمليات يتم فيها توظيف النمو العالق واللاصق معا ويطلق عليها Hybrid Processes مثل منظومة MBBR	 Combined Growth
وهي عمليات تتم في بحيرات بأبعاد وأعماق محددة مثل بحيرات الأكسدة الطبيعية والبحيرات المتهواة Stabilization Pond and Aerated Lagoons	عمليات البحيرات Lagoon Process

مرحلة المعالجة الثانوية

١. المعالجة الثانوية باستخدام الحمأة المنشطة (أ) النظام التقليدي



نظام المعالجة	الخصائص الهيدروليكية لسريان المياه	زمن بقاء الحمأة (SRT)	كمية الغذاء / كمية العائانات الحية (F/M)	معدل التحميل الحجمي (L_{org})	تركيز المواد العالقة الكلية (MLSS)	زمن البقاء الهيدروليكي	نسبة الحمأة المعادة إلى تصريف مياه الصرف الصحي (RAS)
		day	g BOD/ g VSS,d	kg BOD/m ³ ,d	mg/l	h	%
تقليدي- تناقص تدريجي لمعدلات التهوية Conventional plug flow-Tapered Aeration	تتابعي منتظم	١٥-٣	٠,٤-٠,٢	٠,٧-٠,٣	٣٠٠٠-١٠٠٠	٨-٤	٧٥-٢٥

١. المعالجة الثانوية باستخدام الحمأة المنشطة (أ) النظام التقليدي

مرحلة
المعالجة
الثانوية

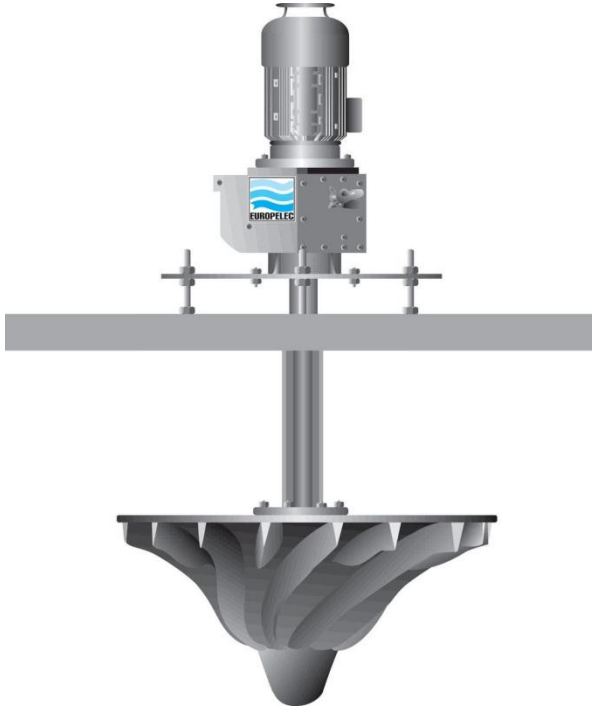
التهوية بواسطة مواسير و موزعات الهواء المضغوط



١. المعالجة الثانوية باستخدام الحمأة المنشطة (أ) النظام التقليدي

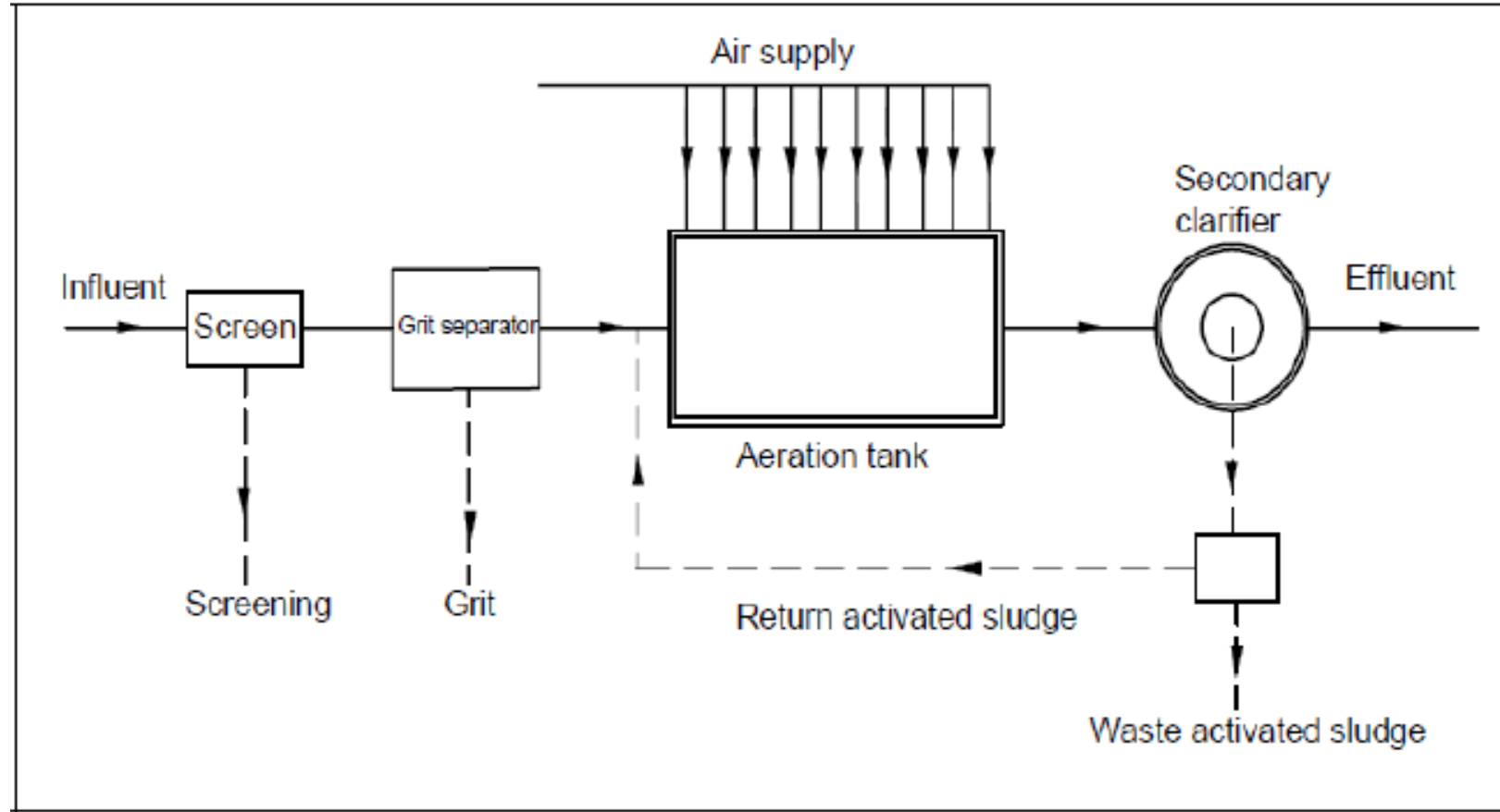
مرحلة
المعالجة
الثانوية

التهوية بالهوايات الميكانيكية السطحية



١. المعالجة الثانوية باستخدام الحمأة المنشطة

(ب) نظام التهوية الممتدة Extended Aeration



نظام المعالجة	الخصائص الهيدروليكية لسريان المياه	زمن بقاء الحمأة (SRT)	نسبة الغذاء / نسبة العائانات الحية (F/M)	معدل التحميل الحجمي (L_{org})	تركيز المواد العالقة الكلية (MLSS)	زمن البقاء الهيدروليكي	نسبة الحمأة المعادة إلى تصريف مياه الصرف الصحي (RAS)
		day	g BOD/ g VSS,d	kg BOD/m ³ ,d	mg/l	h	%
التهوية الممتدة Extended Aeration	تتأخر منتظم	٤٠-٢٠	٠,١-٠,٠٤	٠,٣-٠,١	٥٠٠-٢٠٠	٣٠-٢٠	١٥٠-٥٠

١. المعالجة الثانوية باستخدام الحمأة المنشطة

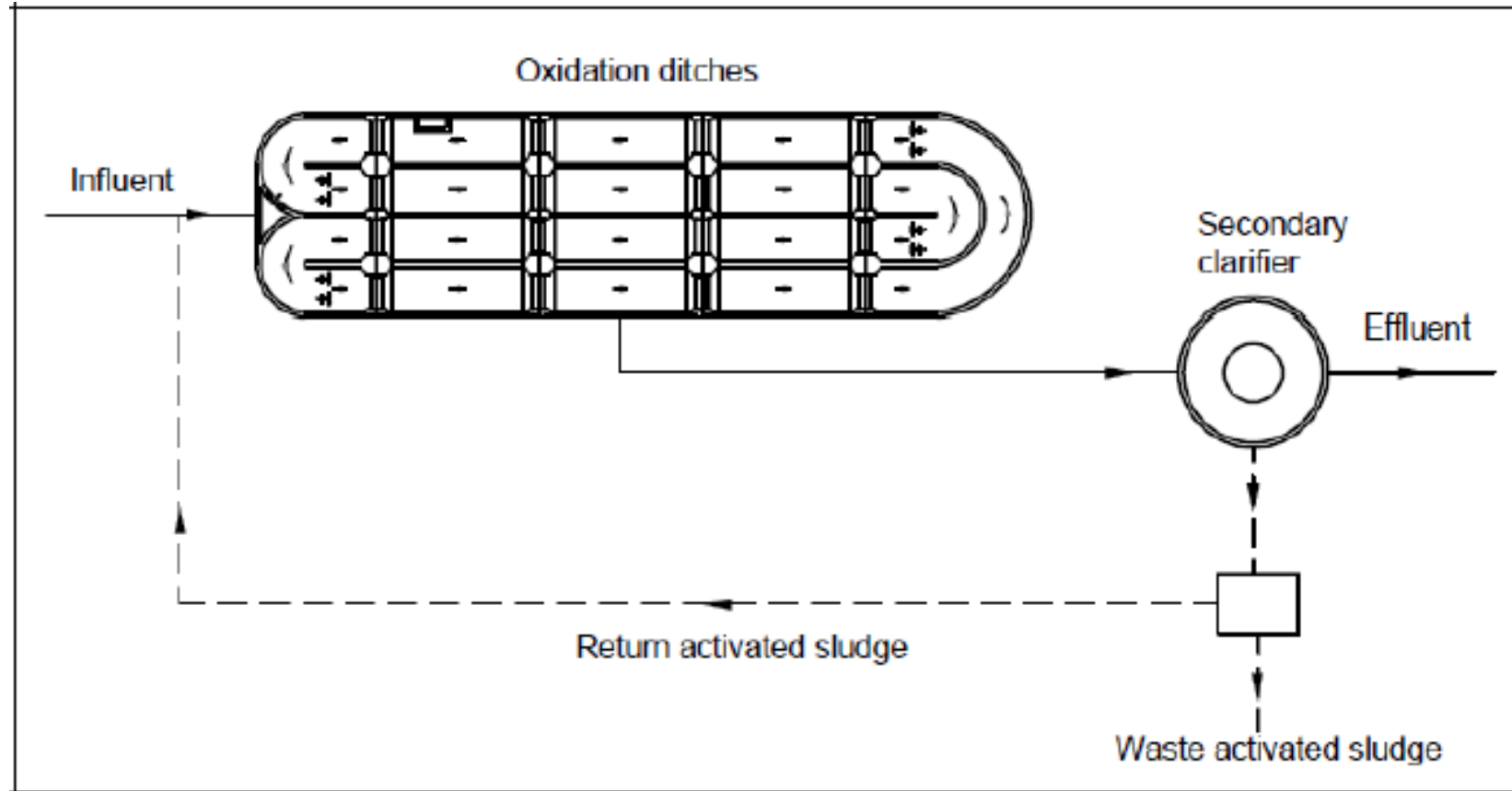
ب) نظام التهوية الممتدة Extended Aeration

مرحلة
المعالجة
الثانوية



١. المعالجة الثانوية باستخدام الحمأة المنشطة

(ج) نظام قنوات الأكسدة Oxidation ditches



نظام المعالجة	الخصائص الهيدروليكية لسريان المياه	زمن بقاء الحمأة (SRT)	كمية الغذاء / كمية الكائنات الحية (F/M)	معدل التحميل الحجمي (L_{org})	تركيز المواد العالقة الكلية (MLSS)	زمن البقاء الهيدروليكي	نسبة الحمأة المعادة إلى تصريف مياه الصرف الصحي (RAS)
		day	g BOD/ g VSS,d	kg BOD/m ³ ,d	mg/l	h	%
قنوات الأكسدة Oxidation Ditches	تتابعي منظم	٣٠-١٥	٠,١-٠,٠٤	٠,٣-٠,١	٥٠٠٠-٣٠٠٠	٣٠-١٥	١٥٠-٧٥

١. المعالجة الثانوية باستخدام الحمأة المنشطة

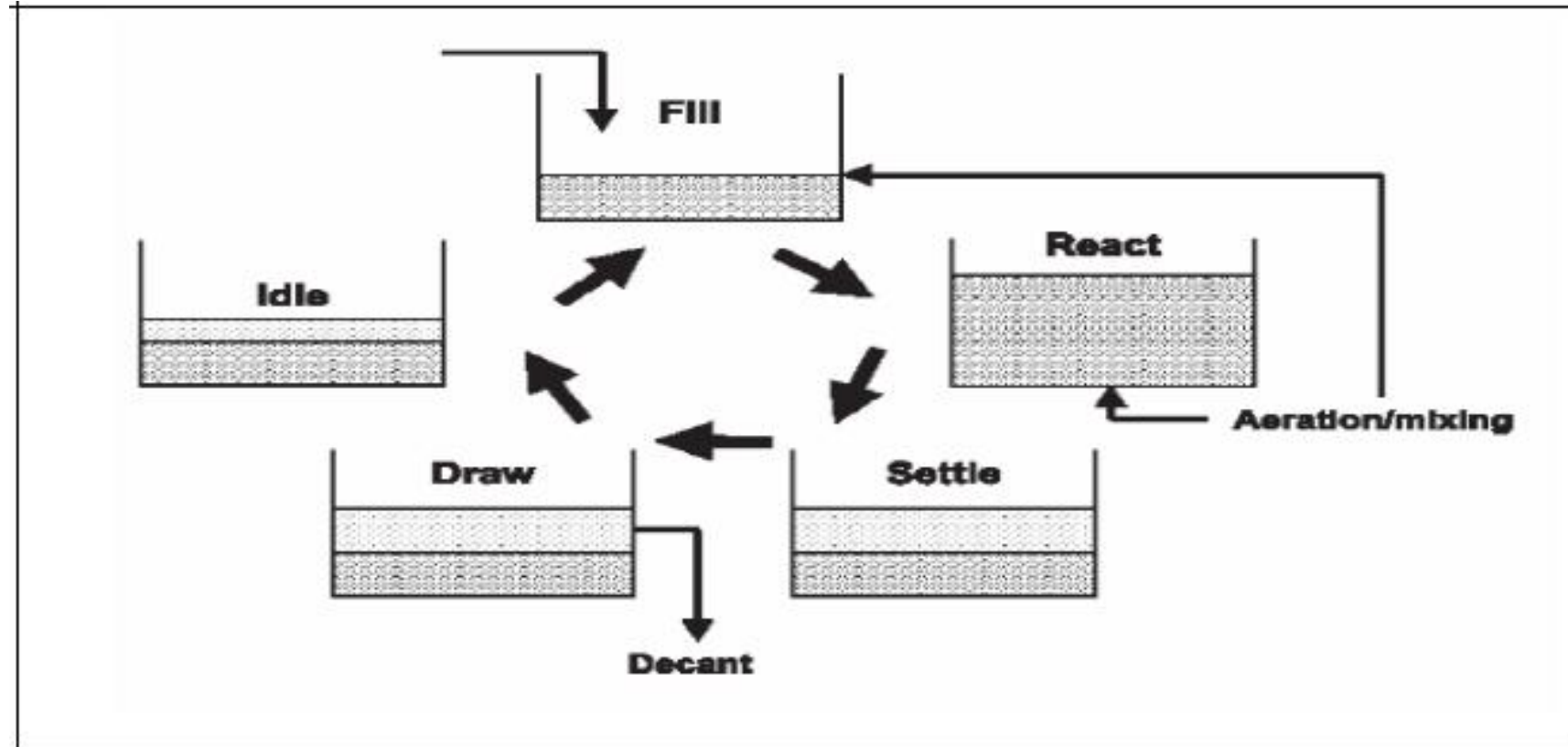
ج) نظام قنوات الأكسدة Oxidation ditches

مرحلة
المعالجة
الثانوية



١. المعالجة الثانوية باستخدام الحمأة المنشطة

(د) النظام ذو التصريفات المرحلية SBR



نظام المعالجة	الخصائص الهيدروليكية لممران المياه	زمن بقاء الحمأة (SRT)	كمية الغذاء / كمية العائناك الحية (F/M)	معدل التخميل الحجمي (L_{org})	تركيز المواد العالقة الكلية (MLSS)	زمن البقاء الهيدروليكي	نسبة الحمأة المعادة إلى تصريف مياه الصرف الصحي (RAS)
		day	g BOD/ g VSS,d	kg BOD/m ³ ,d	mg/l	h	%
لحواض ذات التصريفات المرحلية Sequencing Batch Reactor	مرحلي	٣٠-١٠	٠,١-٠,٠٤	٠,٣-٠,١	٥٠٠٠-٢٠٠٠	٤٠-١٥	—

١. المعالجة الثانوية باستخدام الحمأة المنشطة (د) النظام ذو التصريفات المرحلية SBR

مرحلة
المعالجة
الثانوية



١. المعالجة الثانوية باستخدام الحمأة المنشطة (هـ) المفاعل ذو الغشاء MBR

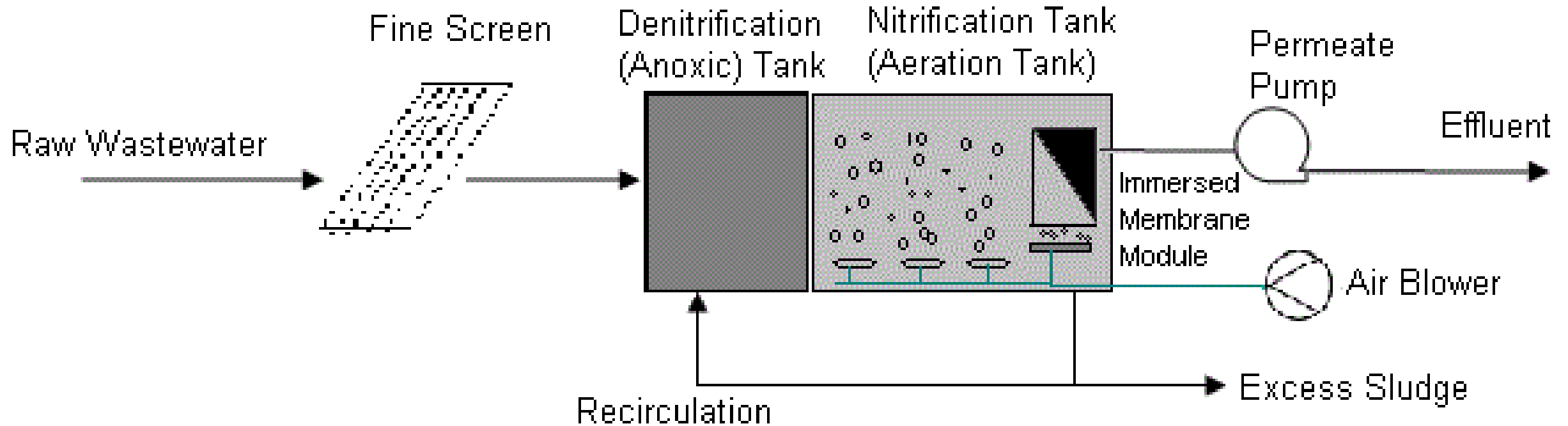
* المعالجة باستخدام نظام الأغشية MBR – (Membrane Bioreactor System)

هو عبارة عن نظام معالجة الحمأة التقليدي مع عملية فصل المياه عن المواد الصلبة العالقة باستخدام أغشية شبه منفذة. وهو مناسب للتطبيق في حالة التصرفات المنزلية والصناعية. ويتميز هذا النظام بأنه لا يوجد أحواض ترسيب نهائي وبالتالي تكون مساحة المحطة أقل ما يمكن والسيب النهائي يكون عالي الجودة (الأكسجين الحيوي الممتص ≥ 5 ملجم/لتر، نسبة إزالة عالية جداً للفيروسات) بحيث يكون ملائم لإعادة استخدام المياه.

١. المعالجة الثانوية باستخدام الحمأة المنشطة

(هـ) المفاعل ذو الغشاء MBR

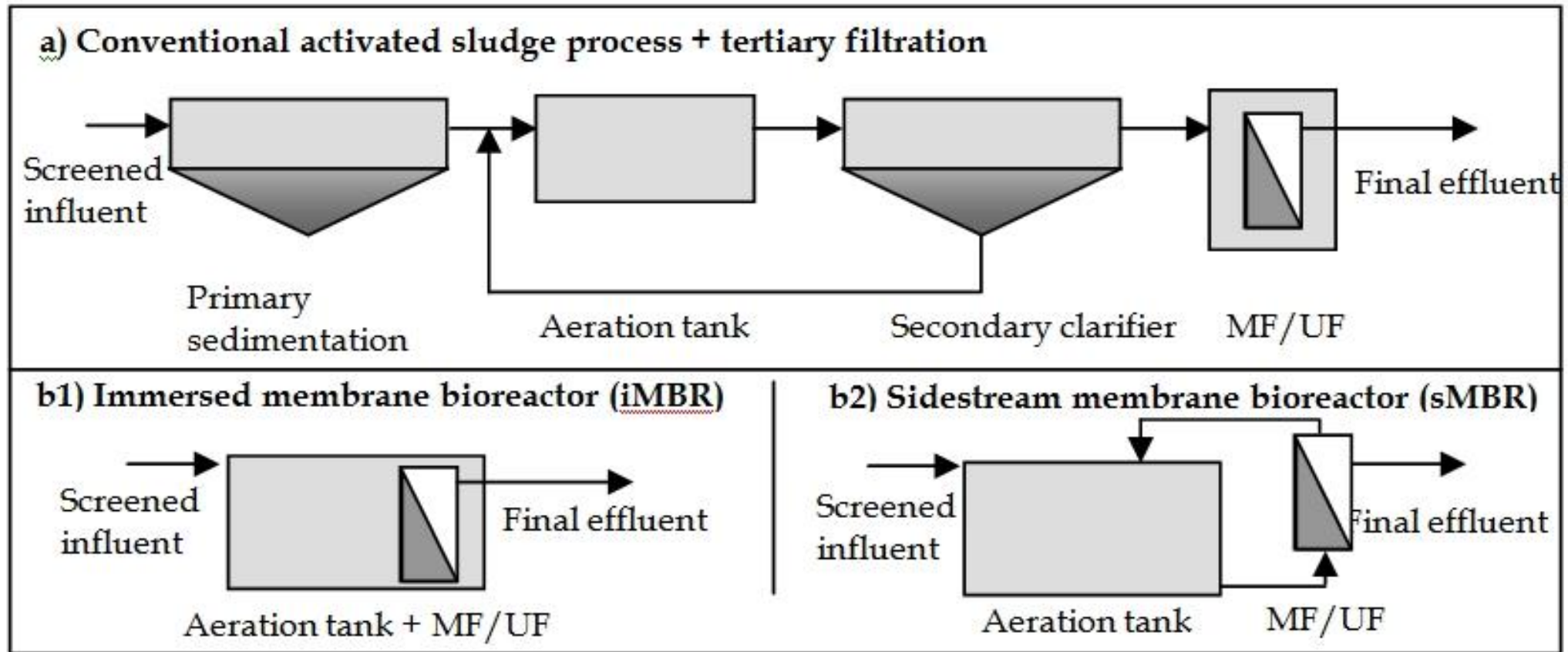
مرحلة
المعالجة
الثانوية



١. المعالجة الثانوية باستخدام الحمأة المنشطة

هـ) المفاعل ذو الغشاء MBR

مرحلة
المعالجة
الثانوية



١. المعالجة الثانوية باستخدام الحمأة المنشطة (هـ) المفاعل ذو الغشاء MBR

المميزات:

- يتطلب مساحة صغيرة لتنفيذ المحطة
- سهولة التشغيل حيث لا تتطلب عدد كبير من المشغلين
- ليست هناك حاجة لإضافة الكائنات الحية الدقيقة (أعادة الحمأة) لتنشيط الحمأة في حوض التهوية.
- الماء المنتج ذو جودة عالية جدا ولهذا يمكن اعادته استخداما مرة أخرى
- الماء المنتج خالى من البكتريا وبعض الفيروسات
- لا يتأثر النظام فى حالة الزيادة أو النقص فى المياه الداخلة للمحطة

١. المعالجة الثانوية باستخدام الحمأة المنشطة (هـ) المفاعل ذو الغشاء MBR

العيوب:

- يتم تغيير الأغشية كلياً أو جزئياً كل ١٠ سنوات أو أقل أو أكثر حسب ظروف التشغيل
- يتم عمل غسيل بالكيمياويات للأغشية كل ٦ أشهر أو كل عام حسب ظروف التشغيل
- تتأثر بالدهون الموجودة في المياه مما يتطلب إزالتها بدقة
- يتطلب تدريب جيد للعاملين

١. المعالجة الثانوية باستخدام الحمأة المنشطة العوامل المؤثرة في كفاءة تشغيل العملية

- نسبة (الغذاء/البكتريا)
- عمر الحمأة (الخلية البكتيرية)
- الحمل العضوي الداخل
- درجة تركيز الاس الهيدروجيني
- درجة الحرارة
- تركيز الاكسجين الذائب
- جودة الخلط و التقلب
- وجود المواد السامة للبكتريا (المخلفات الصناعية)

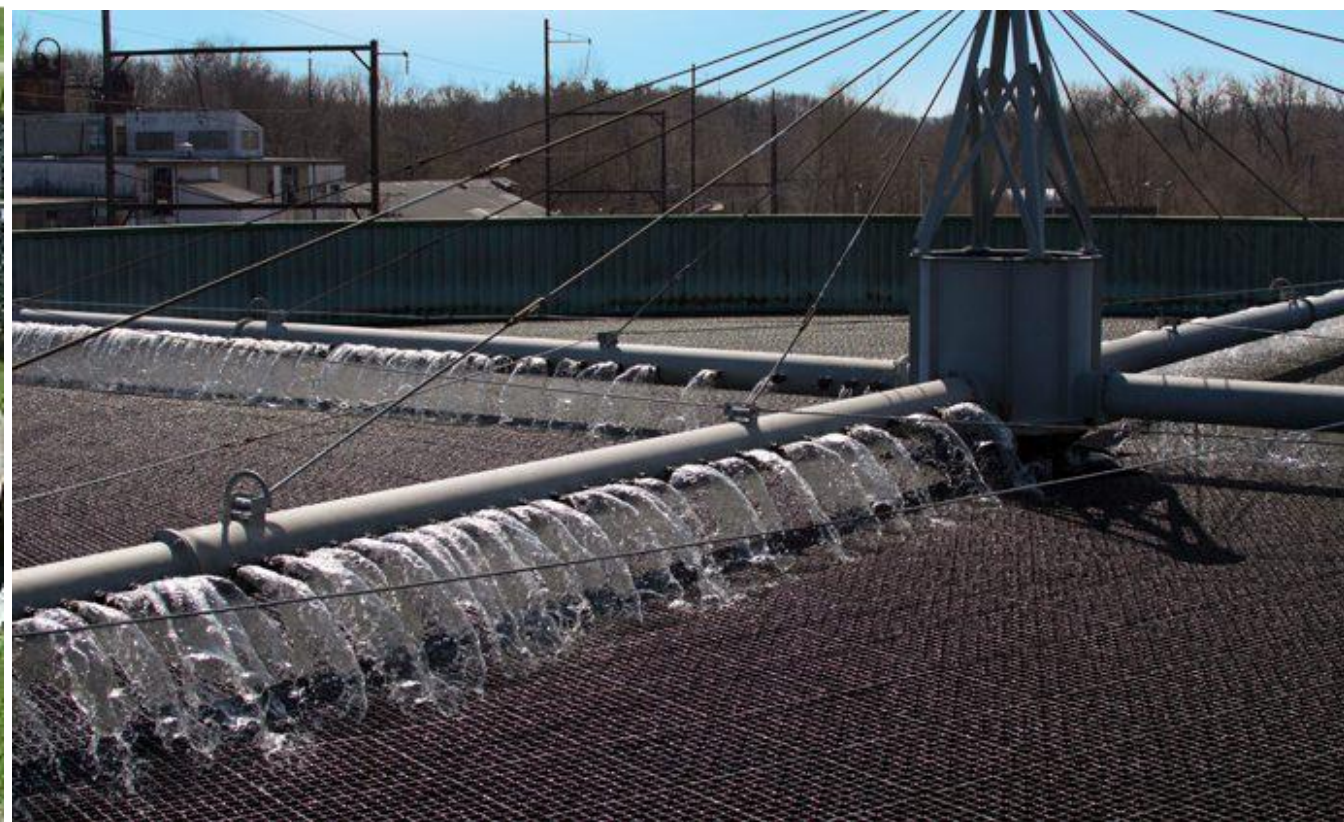
٢. المعالجة الثانوية باستخدام المرشحات الزلطية

المرشح البيولوجي (أو الزلطي) عبارة عن حوض يحتوى على زلط بمقياس ثابت وغير متدرج تمر المياه من خلال مسامه حيث تلتصق البكتريا على الزلط (الوسط الترشيحي).

تقوم الأغشية الحيوية (طبقة البكتريا الملتصقة بالأجزاء الخارجية من الزلط) بامتصاص المواد العضوية الموجودة في مياه الصرف وتحليلها، ومع نمو وتكاثر البكتريا الهوائية فإن سمك الغشاء يزداد وبالتالي فإن الأكسجين يتم استهلاكه قبل وصوله إلى داخل الغشاء وعندئذ تكون هناك بيئة لا هوائية قريبة من سطح الزلط، وبزيادة سمك الغشاء الحيوى فإن المواد العضوية التي تم امتصاصها يتم استهلاكها قبل وصولها إلى البكتريا القريبة من سطح الزلط، ونتيجة لذلك فإن تلك البكتريا تكون في مرحلة الموت وتفقد قدرتها على الالتصاق، ومن ثم تسقط مع السائل ويبدأ بعدها في تكوين طبقة أخرى من الأغشية الحيوية وهكذا.

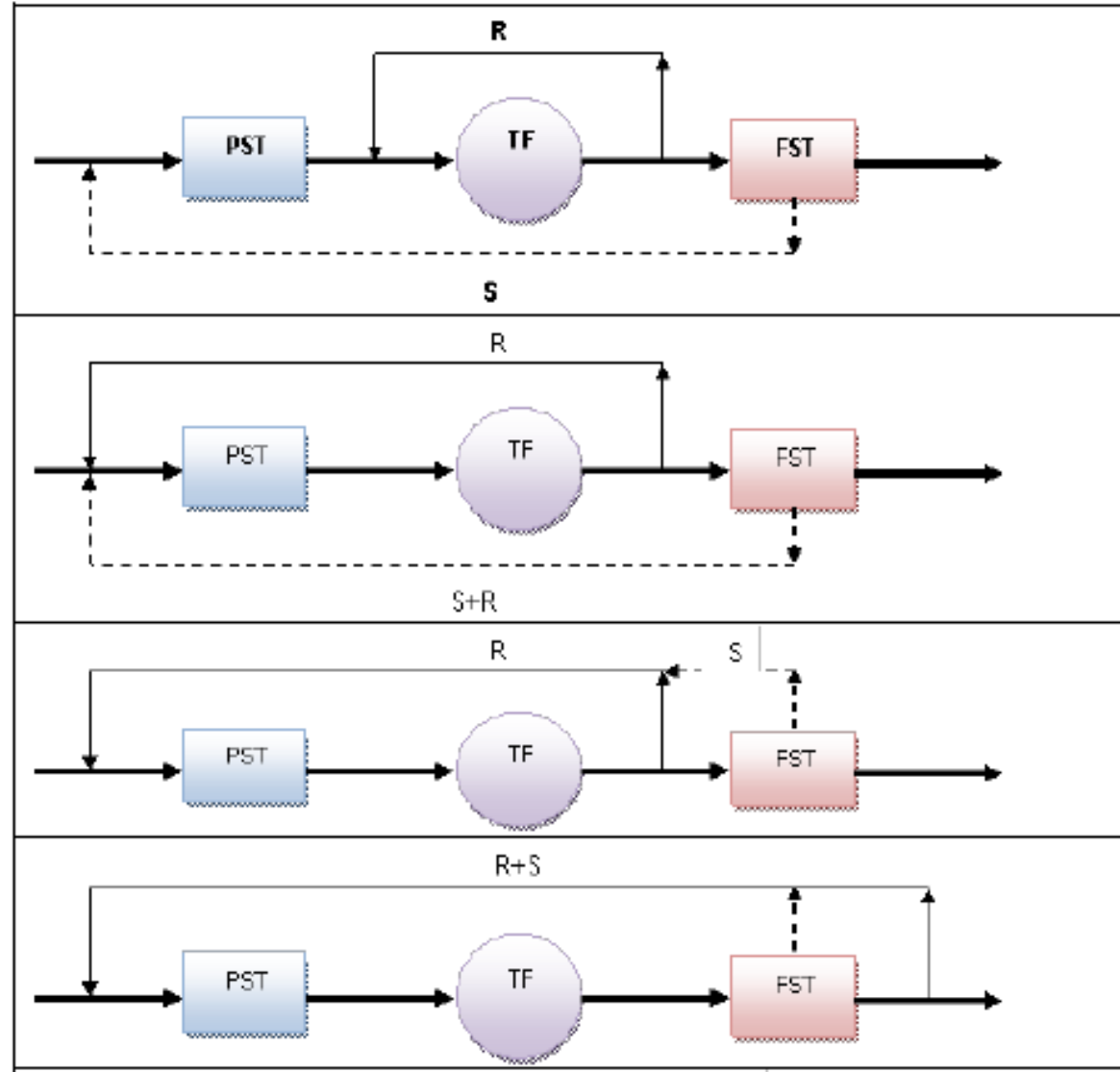
٢. المعالجة الثانوية باستخدام المرشحات الزلطية

مرحلة
المعالجة
الثانوية



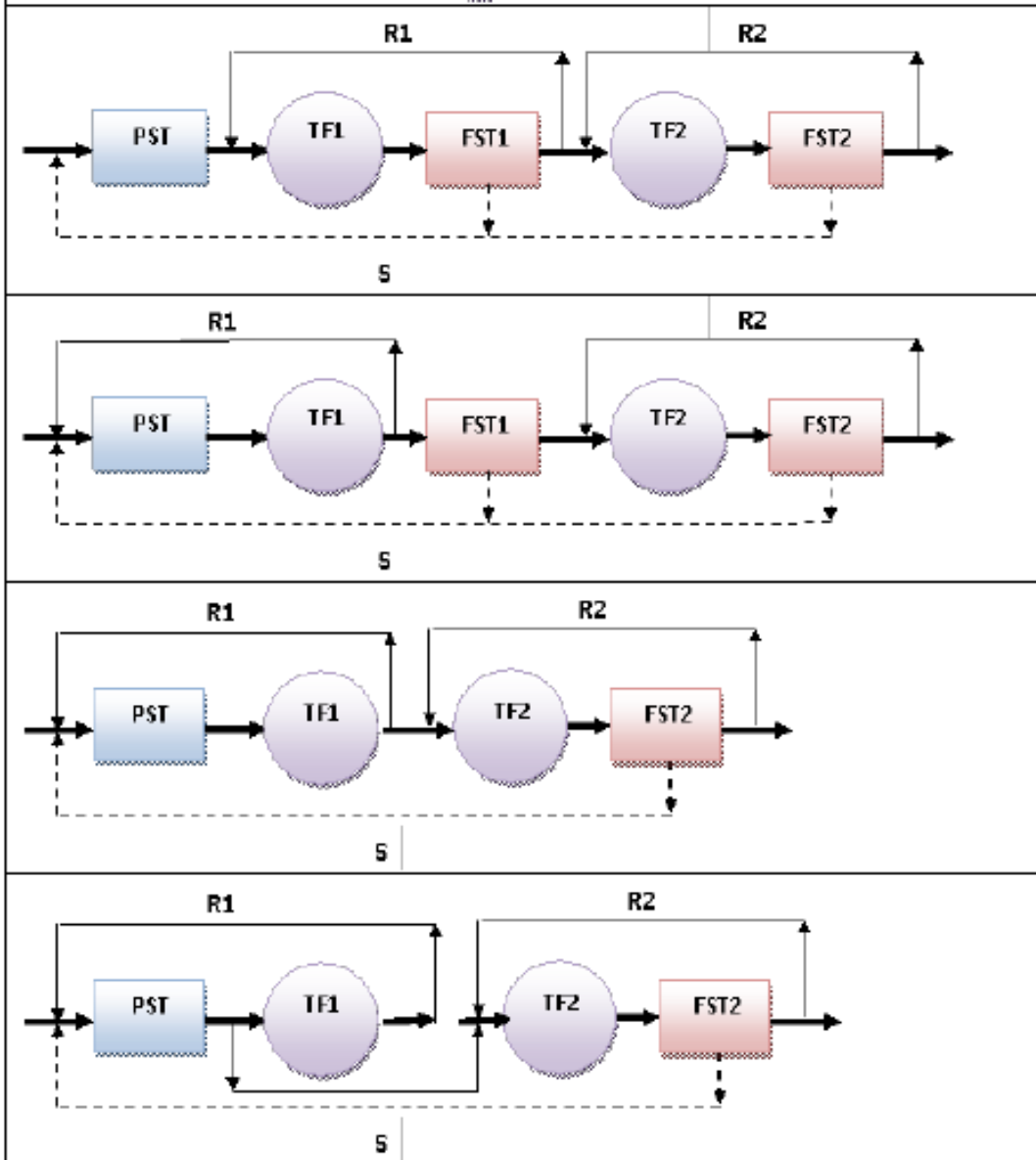
٢. المعالجة الثانوية باستخدام المرشحات الزلزلية (المرشحات أحادية المرحلة)

مرحلة
المعالجة
الثانوية



٢. المعالجة الثانوية باستخدام المرشحات الزلزالية (المرشحات ثنائية المرحلة)

مرحلة
المعالجة
الثانوية



٢. المعالجة البيولوجية باستخدام المرشحات الزلطية (أنواع المرشحات الزلطية)

أولاً: مرشحات المعدل البطئ (Low Rate)		
١-	الوسط الترشيحي	زلط
٢-	معدل التحميل السطحي (م ^٣ /م ^٢ /يوم)	١-٤
٣-	معدل التحميل العضوي (كجم BOD/م ^٢ /يوم)	٠,٢٢-٠,٠٧
٤-	نسبة الاعادة (%)	صفر
٥-	عمق مادة الترشيح (م)	١,٨-٢,٤
٦-	نسبة الازالة للمواد العضوية (BOD) (%)	٨٠-٩٠

ثانياً: مرشحات المعدل المتوسط (Intermediate Rate)		
١-	الوسط الترشيحي	زلط
٢-	معدل التحميل السطحي (م ^٣ /م ^٢ /يوم)	٤-١٠
٣-	معدل التحميل العضوي (كجم BOD/م ^٢ /يوم)	٠,٢٤-٠,٤٨
٤-	نسبة الاعادة (%)	٠-١٠٠
٥-	عمق مادة الترشيح (م)	١,٨-٢,٤
٦-	نسبة الازالة للمواد العضوية (BOD) (%)	٥٠-٨٠

٢. المعالجة البيولوجية باستخدام المرشحات الزلطية

تابع: (أنواع المرشحات الزلطية)

ثالثاً: مرشحات المعدل السريع (High Rate) (وسط ترشيحي زلط او كسر الحجارة)		
١-	الوسط الترشيحي	زلط
٢-	معدل التحميل السطحي (م ^٣ /م ^٢ /يوم)	١٠-٤٠
٣-	معدل التحميل العضوي (كجم BOD/م ^٢ /يوم)	٠,٤-٢,٤
٤-	نسبة الاعادة %	٥٠ - ١٠٠
٥-	عمق مادة الترشيح (م)	١,٨-٢,٤
٦-	نسبة الازالة للمواد العضوية (BOD)(%)	٥٠-٩٠

رابعاً: مرشحات التقشير المستمر (Roughing)		
١-	الوسط الترشيحي	زلط أو بلاستيك
٢-	معدل التحميل السطحي (م ^٣ /م ^٢ /يوم)	٤٠-٢٠٠
٣-	معدل التحميل العضوي (كجم BOD/م ^٢ /يوم)	< ١,٥
٤-	نسبة الاعادة (%)	٠-٢٠٠
٥-	عمق مادة الترشيح (م)	٠,٩-٦
٦-	نسبة الازالة للمواد العضوية (BOD)(%)	٤٠-٧٠

٢. المعالجة الثانوية باستخدام المرشحات الزلطية

العوامل المؤثرة في كفاءة تشغيل العملية

- ونوع وسط الترشيح و مواصفاته (المساحة السطحية – نسبة الفراغات)
- عمق طبقة وسط الترشيح
- الحمل العضوي الداخل
- الحمل الهيدروليكي
- درجة الحرارة
- درجة تركيز الاس الهيدروجيني
- كفاءة نظام توزيع المياه و تهوية المياه Nozzle
- عمليات اعادة المياه Recirculation

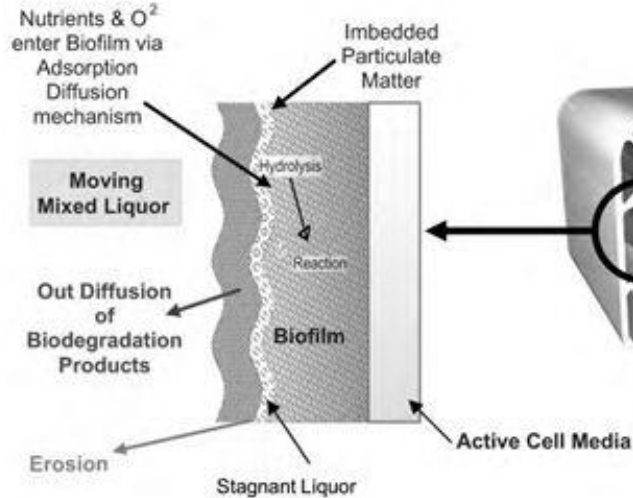
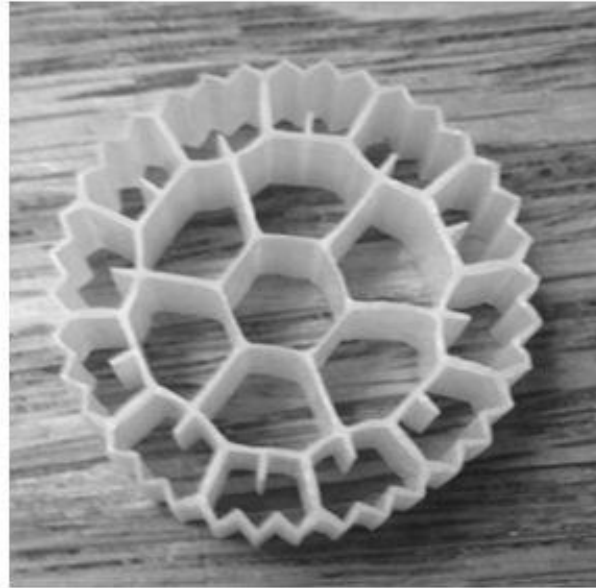
٣. المعالجة الثانوية باستخدام النظام المختلط المفاعل البيولوجي ذو الوسط العائم أو المتحرك

* المعالجة باستخدام الوسط العائم MBBR (Moving Bed Bio-Reactor System)

تعتمد فكرة نظام المعالجة البيولوجية المدمج (MBBR) على الجمع ما بين النمو العالق والنمو الملتصق للبكتيريا في نفس حوض التهوية مما يؤدي الى زيادة تركيز البكتيريا الموجودة بالحوض بشكل كبير (الضعف تقريبا) والذي بدوره يساعد على رفع الحمل العضوي المسموح به والذي يمكن ان يتحمله الحوض بنفس الابعاد.

ويتم ذلك من خلال اضافة مواد من البلاستيك او البولي ايثيلين أو اى نوعية مواد اخرى تسمى (Mobile Biofilm Carriers) أو (Active Cell Media) تعمل كطبقة خاملة تلتصق عليها البكتيريا (فكرة المرشحات البيولوجية) بالاضافة الى البكتيريا العالقة بالمياه بالحوض والموجودة على هيئة MLSS مما يساعد على زيادة تركيز الوسط البكتيري في الحوض بشكل كبير.

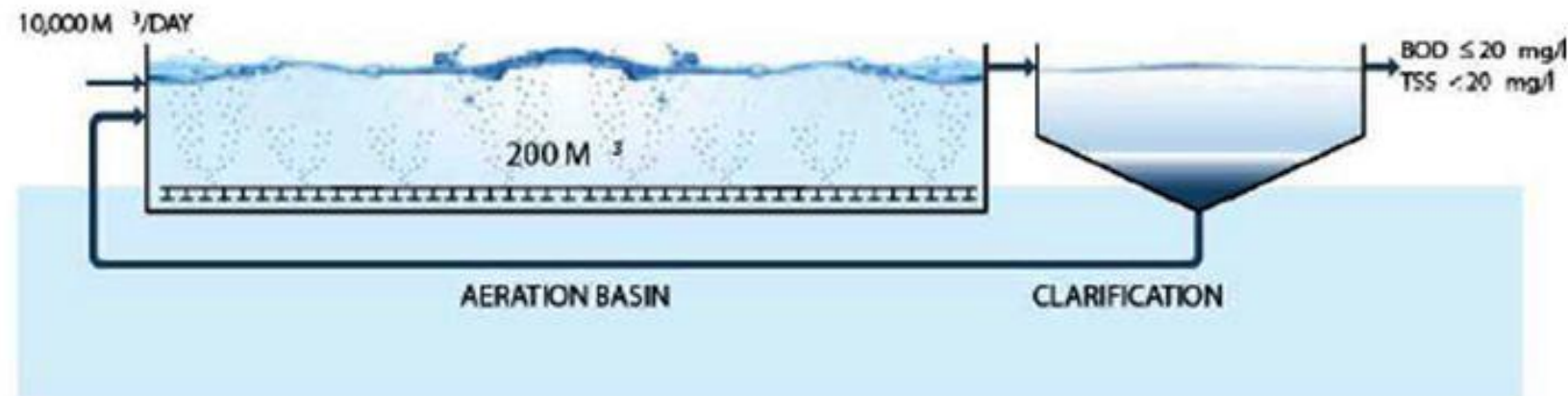
وتكون المواد التي تضاف الى حوض التهوية مصنعة بشكل هندسي معين وبكثافة معينة ومصممة لتطفو الى سطح احواض التهوية حاملة طبقة البكتيريا الملتصقة عليها (Bacterial Film) حتى في حالة انقطاع الهواء عن الحوض. ويوضح الشكل رقم (٣-٢١) أحد الأشكال التي تضاف الي أحواض التهوية



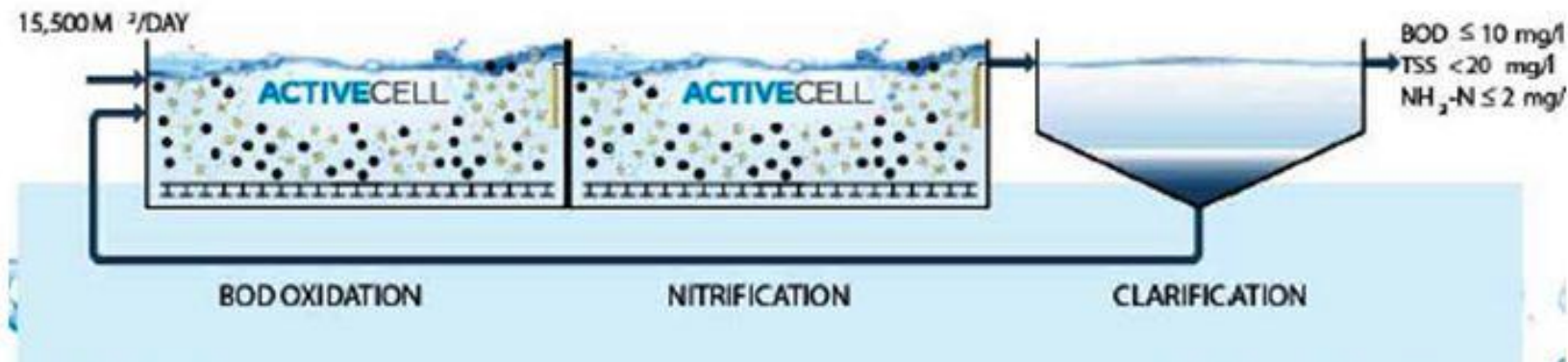
٣. المعالجة الثانوية باستخدام النظام المختلط المفاعل البيولوجي ذو الوسط العائم أو المتحرك

مرحلة
المعالجة
الثانوية

EXISTING ACTIVATED SLUDGE PLANT



ACTIVATED SLUDGE PLANT CONVERTED TO MBBR



٣. المعالجة الثانوية باستخدام النظام المختلط المفاعل البيولوجي ذو الوسط العائم أو المتحرك

مرحلة
المعالجة
الثانوية



٣. المعالجة الثانوية باستخدام النظام المختلط المفاعل البيولوجي ذو الوسط العائم أو المتحرك

أسس التصميم

م	المعامل	القيم التصميمية
-1	معدل التحميل العضوي (كجم BOD/م ^٣ ، يوم)	١,٥-٤,٥
-2	زمن البقاء (ساعة)	٨-٢
-٣	MLSS (جم/م ^٣)	٦٠٠٠-٢٥٠٠
-٤	حجم الهواء المطلوب (م ^٣ هواء/كجم BOD)	٦٠-٥٠
-٥	المساحة السطحية للوسط العائم (Biofilm carrier elements) (م ^٢ /م ^٣)	٦٨٠- ٢٠٠

رابعاً: مرحلة المعالجة الثلاثية

تهدف عمليات المعالجة الثلاثية لمياه الصرف الصحي الى كل من:

- الحفاظ على الصحة العامة و البيئة
- الحفاظ على المجاري المائية (و خاصة العذبة) من التلوث
- الحفاظ على مصادر المياه المحدودة و اعادة استخدامها أكثر من مرة
- اعادة استخدام مياه الصرف المعالجة في بعض الاستخدامات المنزلية الخاصة مثل تغذية صناديق الطرد الملحقة بدورات المياه
- اعادة استخدام مياه الصرف المعالجة في نوعيات معينة من الصناعات مثل تبريد الحديد و الصلب و الصناعات المعدنية
- اعادة استخدام مياه الصرف المعالجة في ري المناطق الخضراء داخل المدن
- اعادة استخدام مياه الصرف المعالجة في بعض الزراعات و النباتات و المحاصيل طبقاً لاشتراطات الكود المصري لاعادة استخدام مياه الصرف المعالجة في الزراعة

الغرض من المعالجة الثلاثية

هي مرحلة معالجة متقدمة تتبع مرحلة المعالجة الثانوية الغرض منها:

• خفض تركيز المواد الصلبة الغروية أو العالقة (TSS<10 mg/l)

• خفض تركيز المواد العضوية الذائبة (BOD<10 mg/l)

• إزالة الامونيا أو الفوسفور

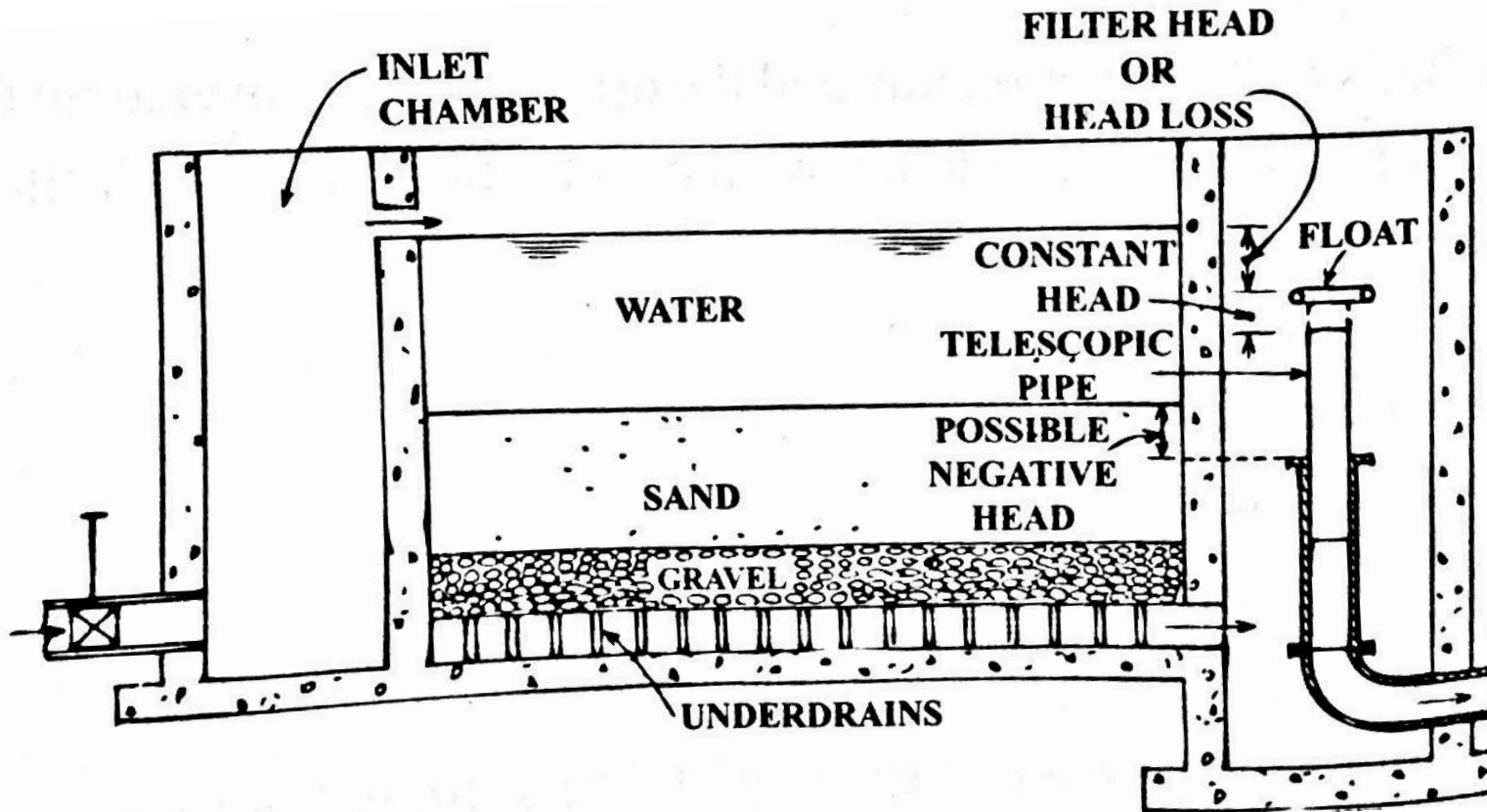
• إزالة المواد الغير عضوية الذائبة (المعادن الثقيلة) Heavy Metals

• إزالة النسب الزائدة من الاملاح الذائبة TDS

الأنظمة المختلفة لعمليات المعالجة الثلاثية

- المرشحات الرملية (ازالة المواد العالقة و الغروية)
- المصافي الدقيقة Micro screens (ازالة المواد العالقة و الغروية)
- المرشحات الكربونية (ازالة المواد العضوية الذائبة – ازالة المواد السامة و العناصر الثقيلة)
- المرشحات ذات الأغشية (ازالة المواد العالقة و الغروية – ازالة المواد العضوية – ازالة العناصر الثقيلة – ازالة الاملاح الذائبة)
- أنظمة المعالجة البيولوجية (ازالة الامونيا – الفوسفور)

١. المرشحات الرملية



أ) المرشح الرملي البطيء:

- يستخدم في إزالة المواد العالقة و المواد الغروية او النسب المتبقية منهم وكفاءة الازالة لا تقل عن كفاءة المصافي الدقيقة
- يفضل استخدامه في حالة توافر مساحات من الارض
- يتميز بانخفاض أو انعدام تكلفة التشغيل مقارنة بالانظمة الاخرى

١. المرشحات الرملية

أ. المرشح الرملي البطيء

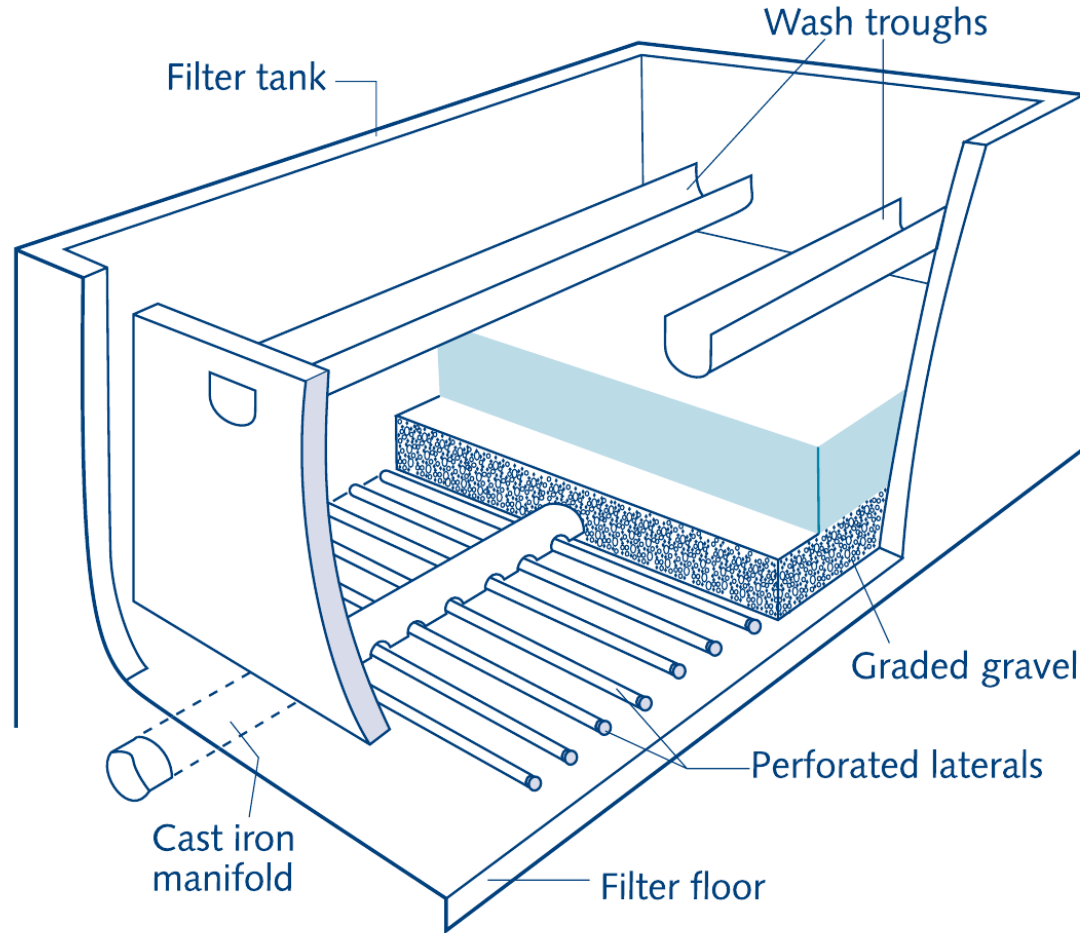
الاسس التصميمية طبقا للكود المصري

- معدل التحميل = $3 - 5 \text{ م}^3/\text{م}^2/\text{يوم}$
- سرعة دخول المياه الى المرشحات = $0.5 - 0.7 \text{ م}^3/\text{ث}$
- سرعة المياه داخل قنوات أو مواسير التصريف للمياه المرشحة لا تزيد عن $0.6 \text{ م}^3/\text{ث}$
- سمك طبقة الرمل المستخدمة = $0.6 - 1.2 \text{ م}$
- القطر الفعال للرمل المستخدم = $0.25 - 0.35 \text{ مم}$
- معامل انتظام الرمل المستخدم = $1.75 - 2$
- سمك طبقة الزلط المستخدم = $0.3 - 0.6 \text{ م}$
- المقاس الفعال للزلط = من $3 \text{ مم} - 50 \text{ مم}$ (يتم فرده على ٤ طبقات متدرجة مثل: من $3-5 \text{ مم}$ ، من $5-10 \text{ مم}$ ، من $10-25 \text{ مم}$ ، من $25-50 \text{ مم}$)
- ارتفاع طبقة الماء فوق الرمل = $1.0 - 1.2 \text{ م}$
- مساحة المرشح الواحد = $500 - 1000 \text{ م}^2$ في المحطات الصغيرة
- مساحة المرشح الواحد = $4000 - 5000 \text{ م}^2$ في المحطات الكبيرة



١. المرشحات الرملية

مرحلة المعالجة الثلاثية



ب) المرشح الرملي السريع:

- يستخدم في إزالة المواد العالقة و المواد الغروية او النسب المتبقية منهم وكفاءة الازالة لا تقل عن كفاءة المصافي الدقيقة
- يفضل استخدامه في حالة عدم توافر مساحات من الارض حيث يتميز أن مساحته صغيرة جدا مقارنة بالمرشحات البطيئة
- يعيبه ارتفاع تكلفة التشغيل مقارنة بالمرشحات البطيئة

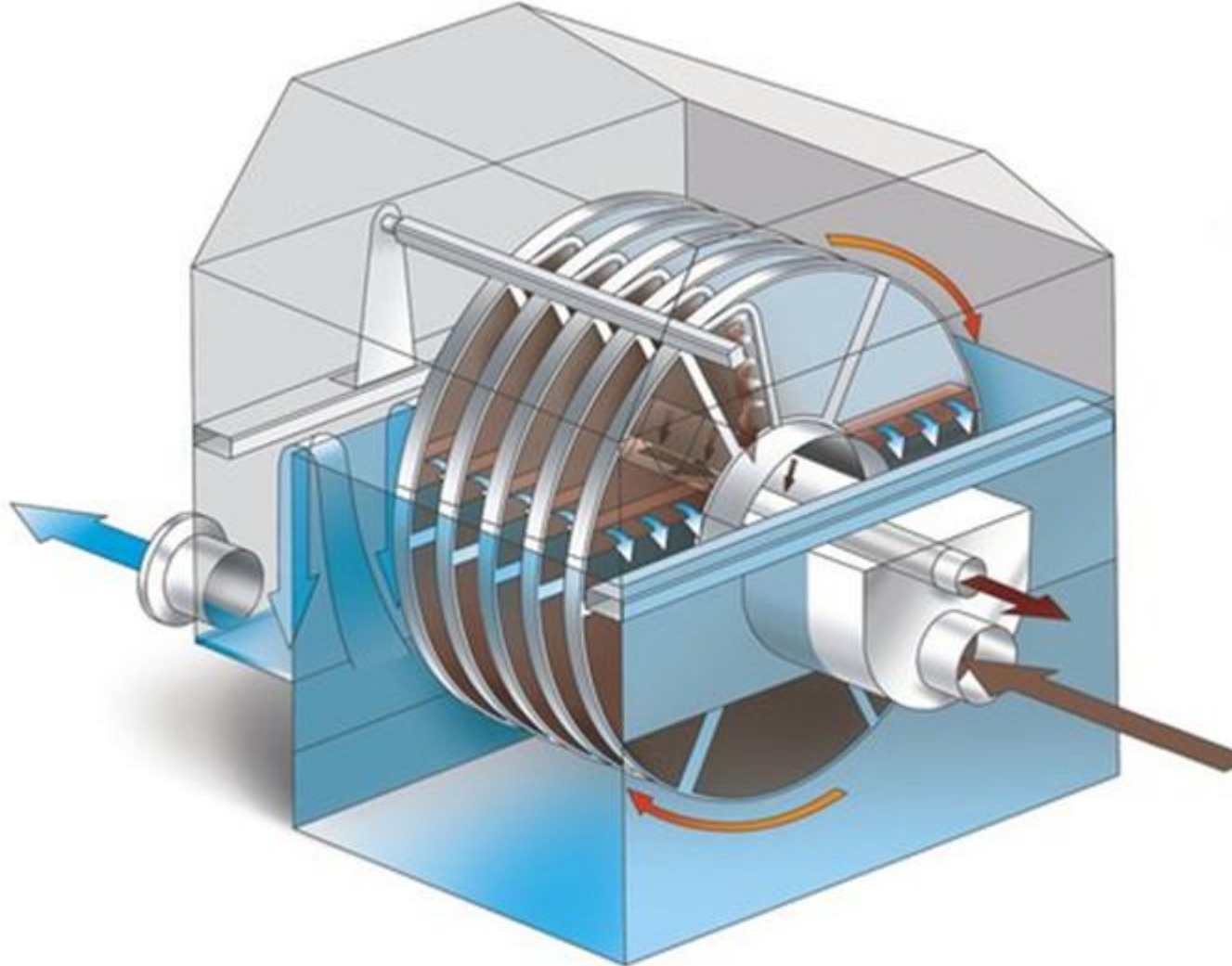
١. المرشحات الرملية

ب. المرشح الرملي السريع

الاسس التصميمية طبقا للكود المصري

- معدل التحميل = $120 - 180$ م^٣/م^٢/يوم
- سرعة دخول المياه الى المرشحات = $0.5 - 0.7$ م/ث
- سرعة المياه داخل قنوات أو مواسير التصريف للمياه المرشحة لا تزيد عن 0.6 م/ث
- سمك طبقة الرمل المستخدمة = $0.5 - 0.7$ م
- القطر الفعال للرمل المستخدم = $0.6 - 0.7$ مم
- معامل انتظام الرمل المستخدم = $1.35 - 1.5$
- سمك طبقة الزلط المستخدم = $0.3 - 0.6$ م
- المقاس الفعال للزلط = من 3 مم - 50 مم (يتم فرده على 4 طبقات متدرجة مثل: من $3-5$ مم ، من $5 - 10$ مم ، من $10 - 25$ مم ، من $25 - 50$ مم)
- ارتفاع طبقة الماء فوق الرمل = 1.5 م
- مساحة المرشح الواحد = لا تتعدى 150 م^٢
- معدل مياه الغسيل = $15 - 35$ م^٣/م^٢/س
- معدل هواء الغسيل = $35 - 75$ م^٣/م^٢/س

a) Disk Strainer



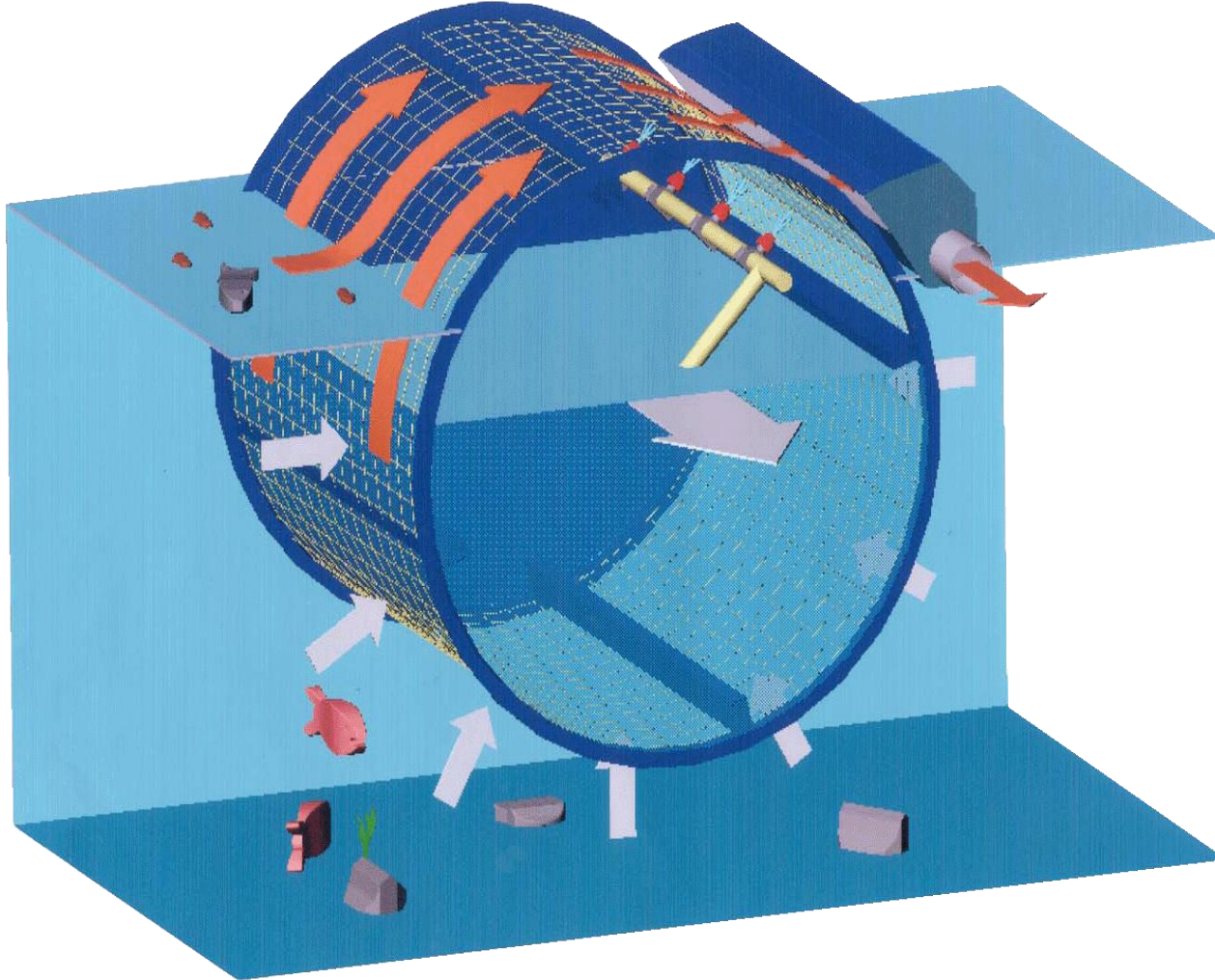
- هي مصافي دقيقة مقاسها أقل من ٥٠ ميكرون
- تستخدم لفصل المواد العالقة من مياه الصرف الخليطة اذا كانت الحبيبات خفيفة الوزن و يصعب ترسيبها بصورة طبيعية مثل المواد العالقة الناتجة عن صناعة الورق و الكرتون
- في حالة زيادة تركيز المواد العالقة ، يفضل أن يسبقها احدى طرق الفصل الاخرى سواء بالتعويم أو بالترسيب
- تستخدم في المعالجة الثلاثية كبديل للمرشحات

Micro Screens

٢. المصافي الدقيقة

مرحلة
المعالجة
الثلاثية

b) Drum Strainer



- هي مصافي دقيقة مقاسها أقل من ٥٠ ميكرون
- تستخدم لفصل المواد العالقة من مياه الصرف الخليطة اذا كانت الحبيبات خفيفة الوزن و يصعب ترسيبها بصورة طبيعية مثل المواد العالقة الناتجة عن صناعة دباغة الجلود
- في حالة زيادة تركيز المواد العالقة ، يفضل أن يسبقها احدى طرق الفصل الاخرى سواء بالتعويم أو بالترسيب
- تستخدم في المعالجة الثلاثية كبديل للمرشحات

٣. المرشحات ذات الاغشية Membrane Filtration

- يستخدم في ازالة المواد العالقة او النسبة المتبقية منها وكفاءة الازالة تصل الى ١٠٠ % لذا يمكن استخدامه في حالة اعادة استخدام مياه الصرف المعالجة في صناعات محددة
- يتميز أن مساحته صغيرة جدا مقارنة بالمرشحات الرملية
- يعيبه ارتفاع تكلفة التشغيل مقارنة بالمرشحات الرملية
- من انواعه:

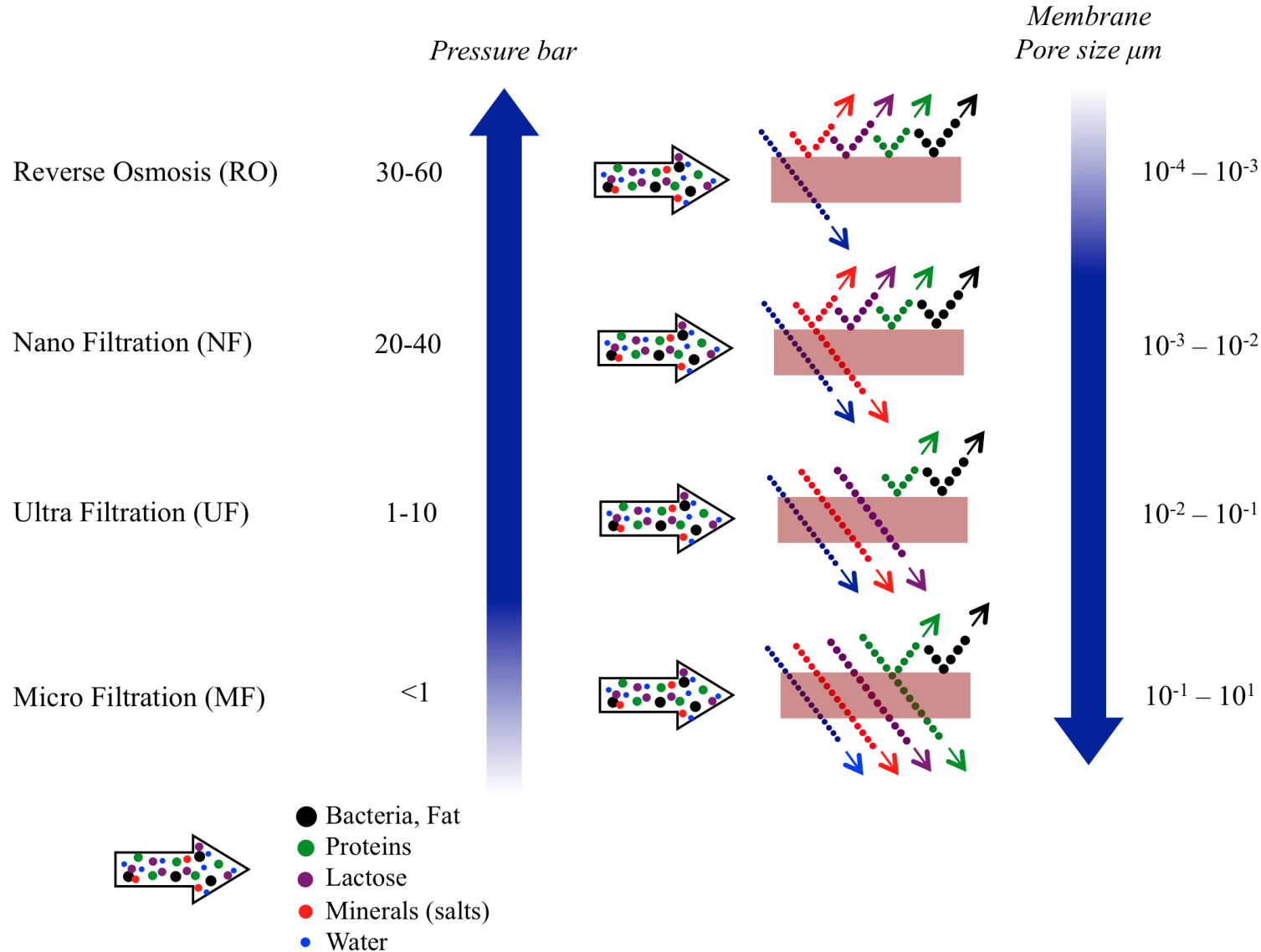
• الفلاتر الدقيقة Microfiltration (MF)

• الفلاتر الفائقة Ultrafiltration (UF)

Membrane Filtration

٣. المرشحات ذات الأغشية

مرحلة
المعالجة
الثلاثية

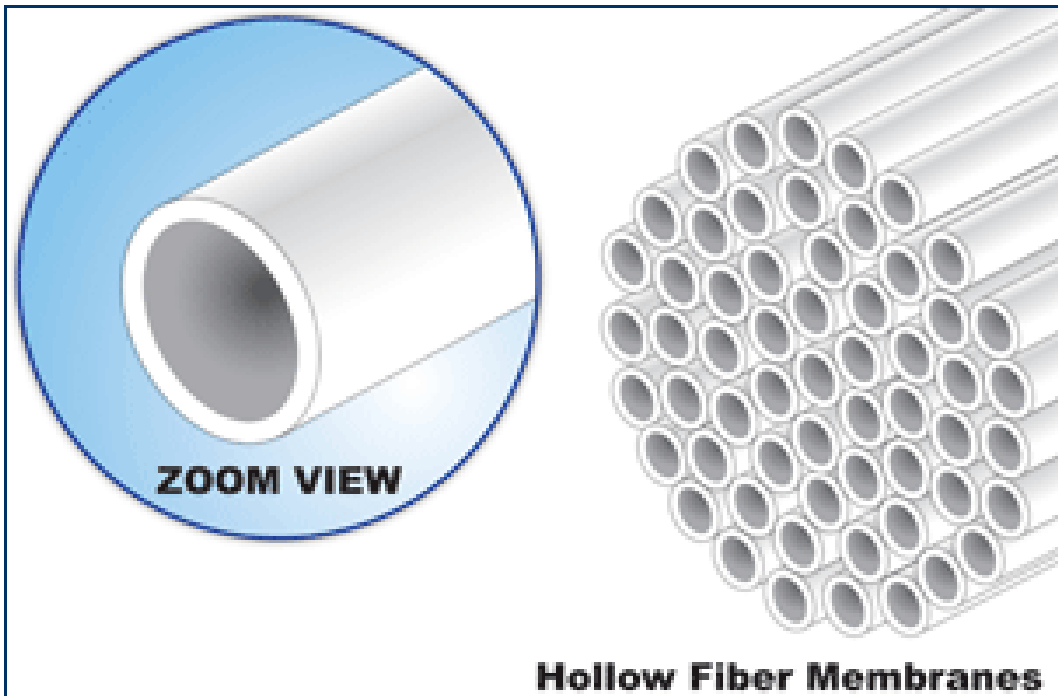


مقارنة بين أنواع
المرشحات ذات
الأغشية

٣. المرشحات ذات الاغشية

الشكل الهندسي للمرشحات ذات الاغشية MF

Hollow fiber membranes



٣. المرشحات ذات الاغشية

Types of MF

Pressure Vessel MF

Submerged Vacuum MF



٣. المرشحات ذات الاغشية

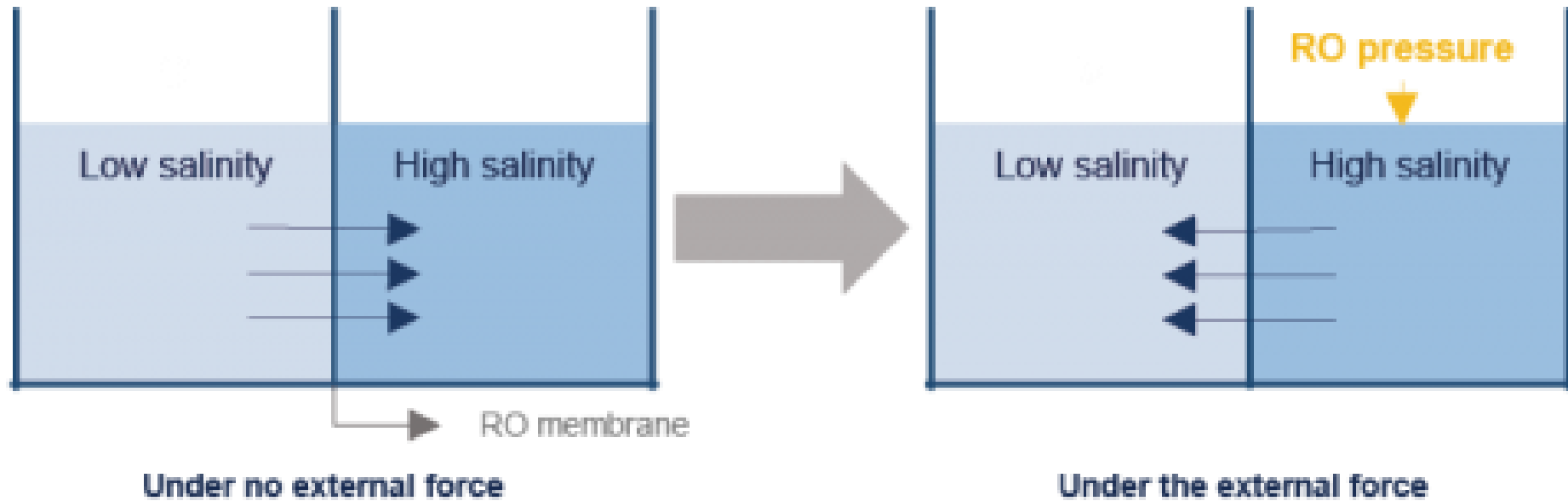
Parameter	Range of values	Comment
Permeate flux		
Pressurized	30–170 L/m ² · h	
Vacuum	25–75 L/m ² · h	
Transmembrane pressure (TMP)		
Pressurized	20–100 kPa	
Vacuum	–7 to –80 kPa	
Area of membrane/module	8–70 m ² /module	
Modules/rack	2–300	
Module dimensions		
Diameter	100–300 mm	
Length	1–6 m	
Filter run duration	30–90 min	
Backwash		
Duration	1–5 min	
Pressure	35–350 kPa	
Flow rate	6 L/min/m ²	
Time between chemical cleaning	5–180 d	30–180 d common

Design Criteria for MF

RO Mechanism

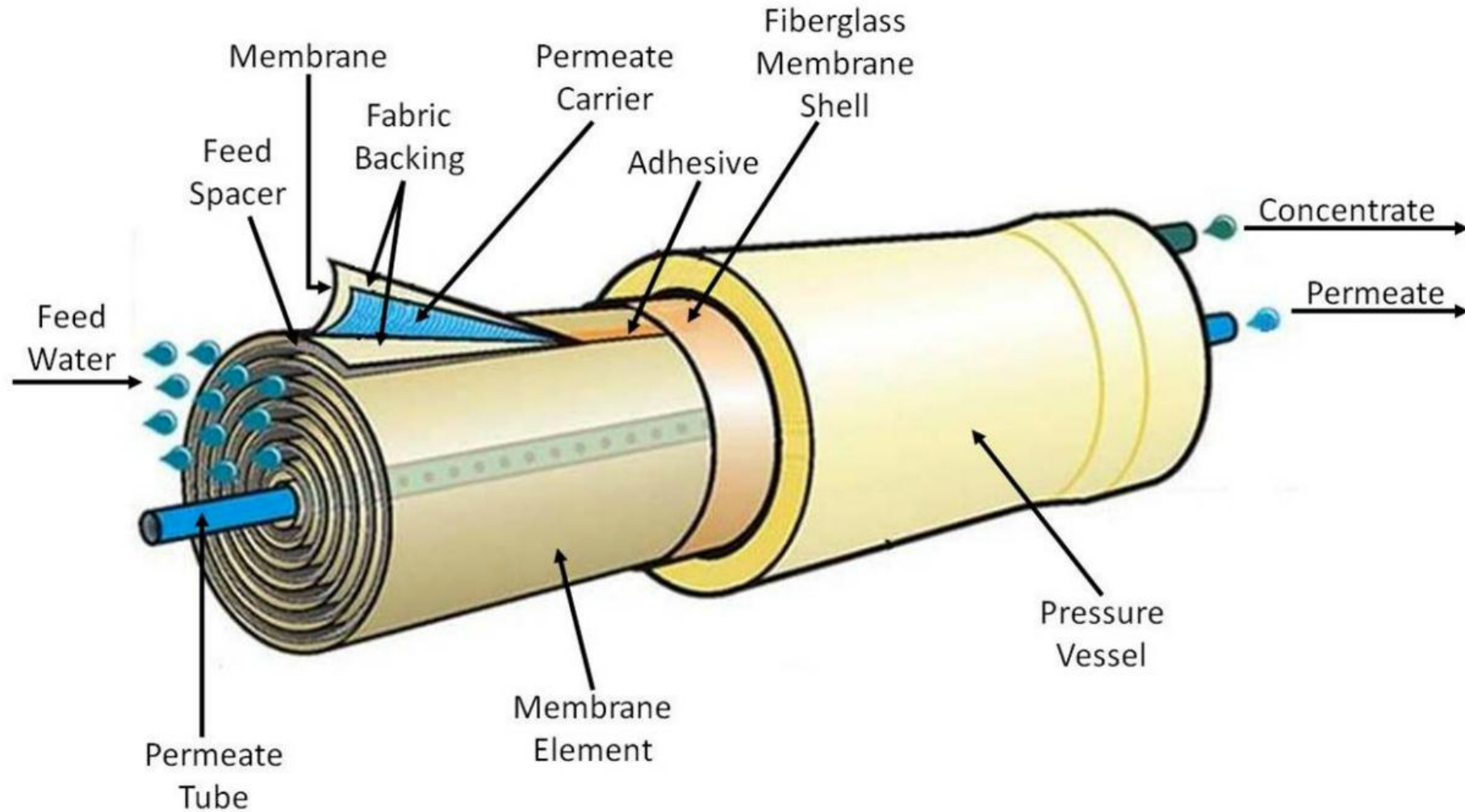
٤. عمليات التناضح العكسي لازالة الاملاح الذائبة

مرحلة
المعالجة
الثلاثية



RO - Module

مرحلة
المعالجة
الثلاثية



The Spiral-Wound Membrane

RO- Plant

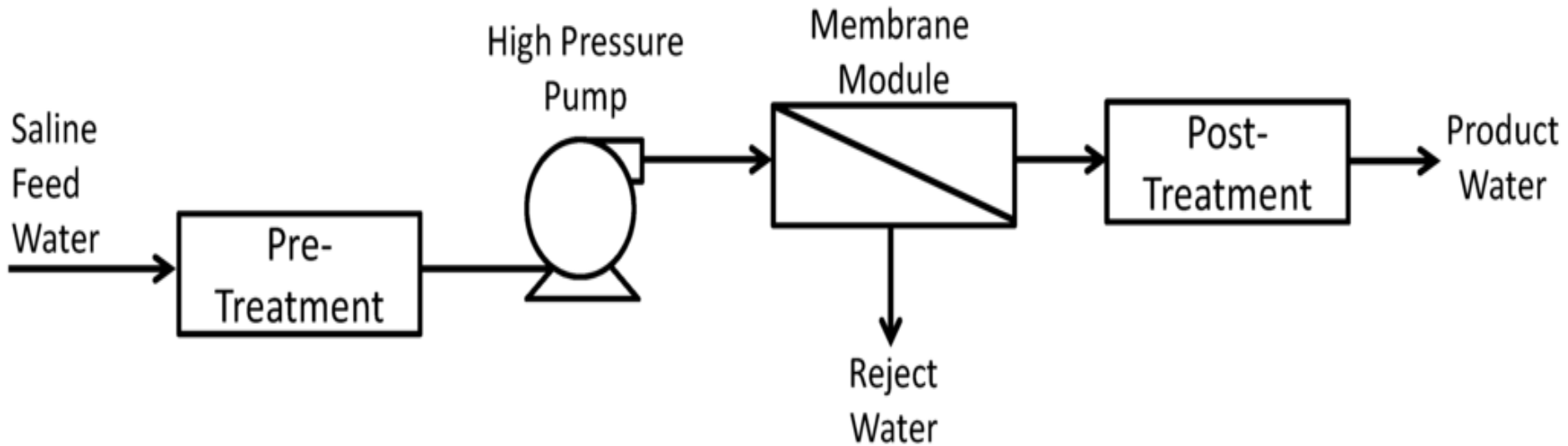
مرحلة
المعالجة
الثلاثية



RO Practice

مرحلة
المعالجة
الثلاثية

1- Process Description:

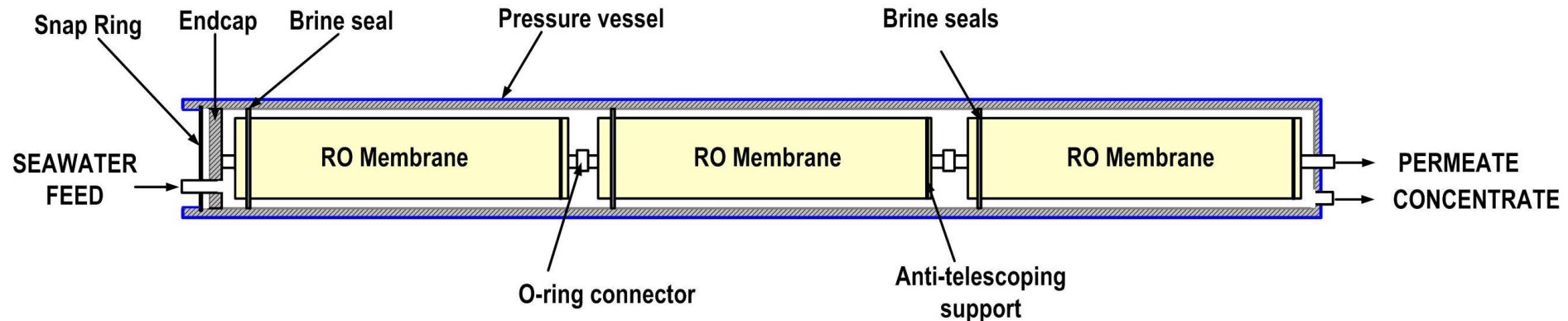


RO Practice

مرحلة
المعالجة
الثلاثية

2- Arrangement of Membrane Modules:

- The smallest physical unit of production capacity is the *membrane element*.
- The membrane elements are enclosed in pressure vessels



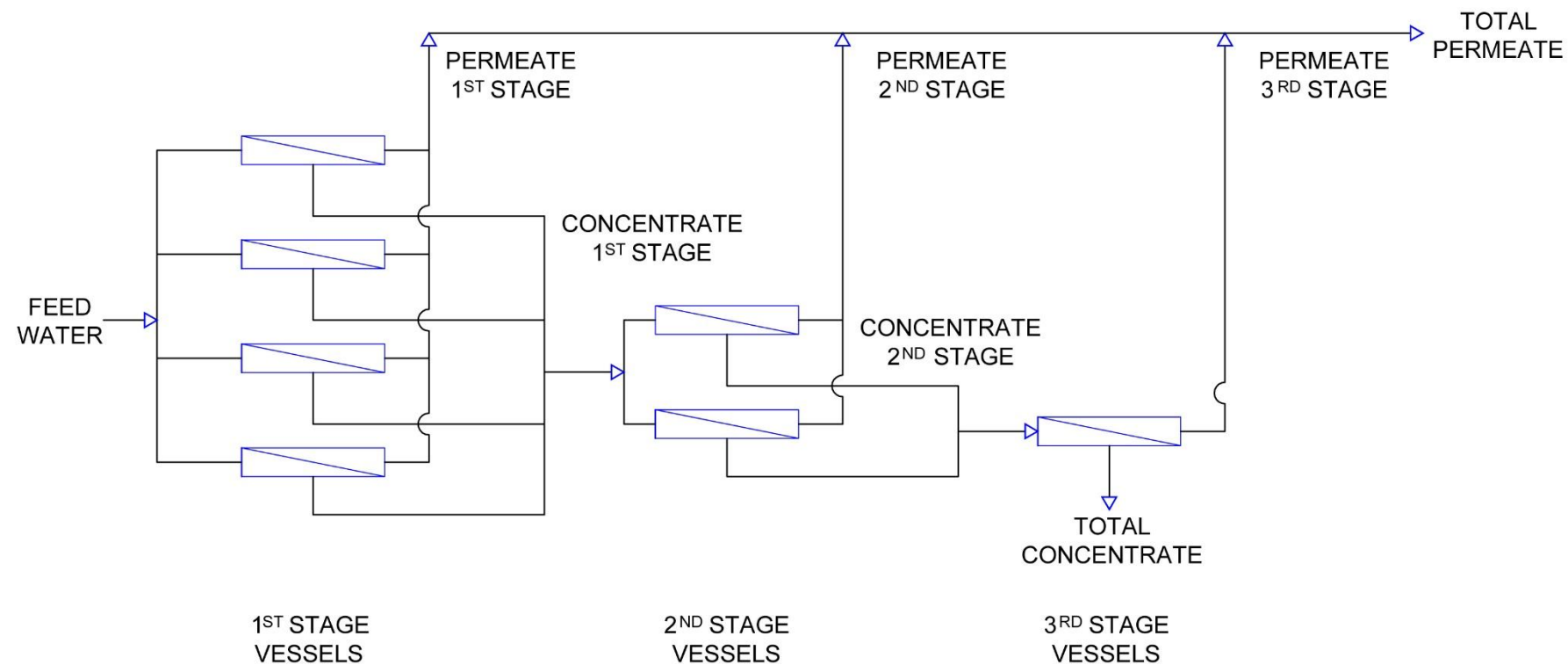
RO Practice

2- Arrangement of Membrane Modules:

- A group of pressure vessels operating in parallel is called a *stage*.
- The arrangement of one or more stages is called an *array*.
- In a multistage process the stages are arranged in series. The number of pressure vessels decreases in each succeeding stage to maintain the water velocity in the feed channel as permeate is extracted.

4:2:1 ARRAY

مرحلة
المعالجة
الثلاثية



RO Practice

3- Pretreatment Process:

a. pH adjustment

b. Filtration (granular or membrane):

- to remove particulate matter that will clog the feed channels or accumulate on the membrane surface
- The turbidity of feeding water to RO unit shouldn't exceed 1 NTU

c. Disinfection: to prevent biological fouling

- Chlorine solutions may be used for CA membranes
- ultraviolet irradiation, or chlorination followed by dechlorination are used for PA membranes

RO Practice

مرحلة
المعالجة
الثلاثية

4- Post-treatment Process:

- a. Gas stripping (H_2S and CO_2)
- b. pH adjustment
- c. Remineralization
- d. Post-chlorination

RO Practice

5- Concentrate Stream (reject):

- The concentrate stream is under high pressure as it leaves the RO unit.
- Energy recovery systems are often used in reducing the pressure.
- Disposal methods include discharge to :
 - the municipal sewer system,
 - ocean discharge,
 - deep well injection.
 - In warm, dry climates evaporation ponds may be appropriate

RO Process Design

مرحلة
المعالجة
الثلاثية

1- Membrane Array Design:

According to the required recovery ratio (RR):

- One stage: $RR < 50\%$.
- Two stages: $RR = 50\% - 75\%$.
- Three stages: RR up to 90% .

٥. عمليات ازالة مركبات النتروجين

■ مركبات النتروجين في مياه الصرف الصحي تكون على الأشكال التالية:

$$\text{TKN} = \text{Organic N} + \text{Ammonia}$$

$$\text{TN} = \text{TKN} + \text{NO}_2 + \text{NO}_3$$

$$\text{Organic N} = \text{amino acids} + \text{amino sugars} + \text{proteins}$$

■ يتواجد النتروجين العضوي من ضمن المركبات العضوية التي تتحلل هوائيا و تتحول الى أمونيا ، و التي بدورها اذا توافرت الظروف تتحول الى نيتريت ثم الى نترات ، و النترات بدورها اذا توافرت لها الظروف تتحول الى النتروجين في النهاية. و في جميع الأحوال في جميع مركبات النتروجين غير مرغوب في تواجدها بمياه الصرف المعالجة قبل التخلص منها في البيئة البحرية أو إعادة استخدامها.

٥. عمليات ازالة مركبات النتروجين

(١) طرق الاكسدة الكيميائية بالمواد المؤكسدة (الكلور):

■ و يتم فيها أكسدة الامونيا بواسطة الكلور و تتحول الى غاز الكلور

■ تتميز هذه الطريقة أنه يتم أكسدة جميع الامونيا بنسبة ١٠٠%

■ يعيب استخدام هذه الطريقة أن اكسدة الامونيا بالكلور يصاحبه ارتفاع تركيز HCL

الذي يتفاعل مع القلوية و يزيد تركيز TDS في المياه ، كما ينتج مركبات اخرى

غير مرغوب فيها قد تسبب نمو الخلايا السرطانية

■ نادرا ما يستخدم ازالة الامنيا من خلال الاكسدة الكيميائية ، و غالبا ما يتم ازلتها

بيولوجيا

(٢) طرق المعالجة البيولوجية

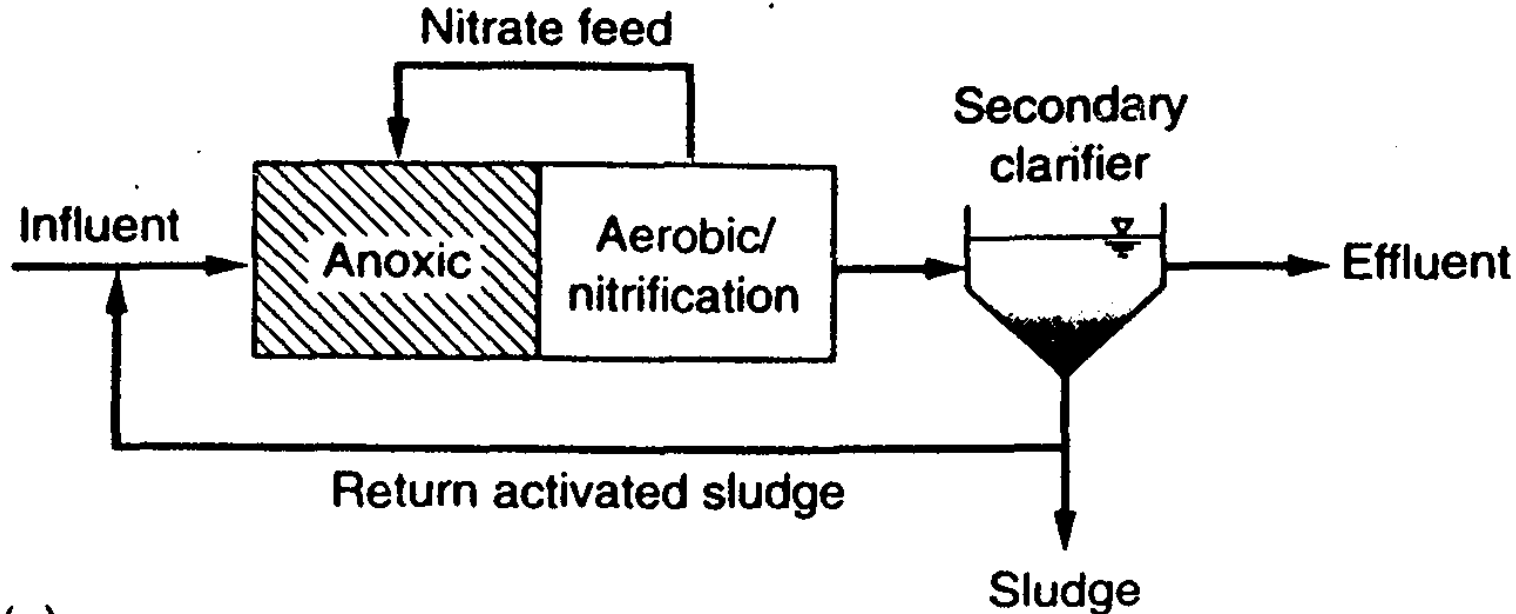
٥. عمليات ازالة مركبات النتروجين

(٢) طرق المعالجة البيولوجية

و يتم ازالة مركبات النتروجين من مياه الصرف الصحي من خلال ثلاث عمليات كما يلي:

أ) الطريقة الاولى: Pre-anoxic

و هي الطريقة الاكثر شيوعا و استخداما لمياه الصرف الصحي التي يكون فيها نسبة تركيز المواد العضوية الى النتروجين عالية تكفي لاتمام معالجة النتروجين



(a)

Note : Power required for mixing in the anoxic zone = 8 – 13 Kw / 1000 m³ volume

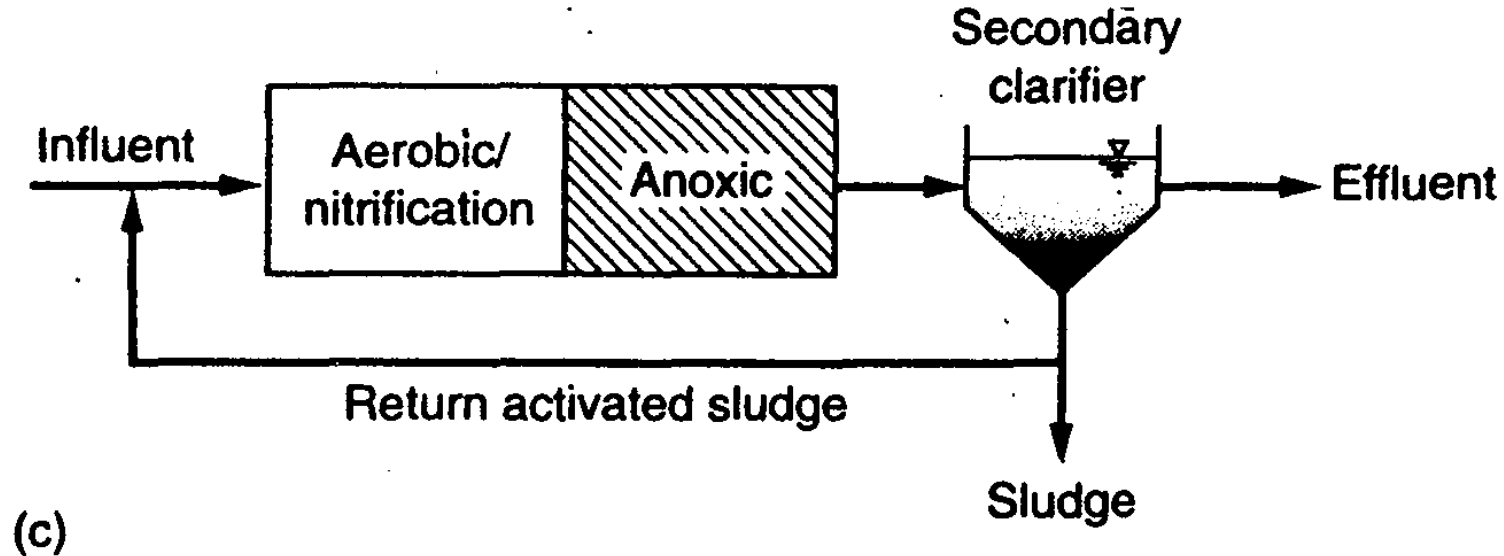
٥. عمليات ازالة النتروجين

(٢) طرق المعالجة البيولوجية

و يتم ازالة مركبات النتروجين من مياه الصرف الصحي من خلال ثلاث عمليات كما يلي:

(ب) الطريقة الثانية : Post-anoxic

و هذه الطريقة أضعف في المعدل من الطريقة الاولى و تحتاج لوقت طويل جدا لذا لا تستخدم



Note : Power required for mixing in the anoxic zone = 8 – 13 Kw / 1000 m³ volume

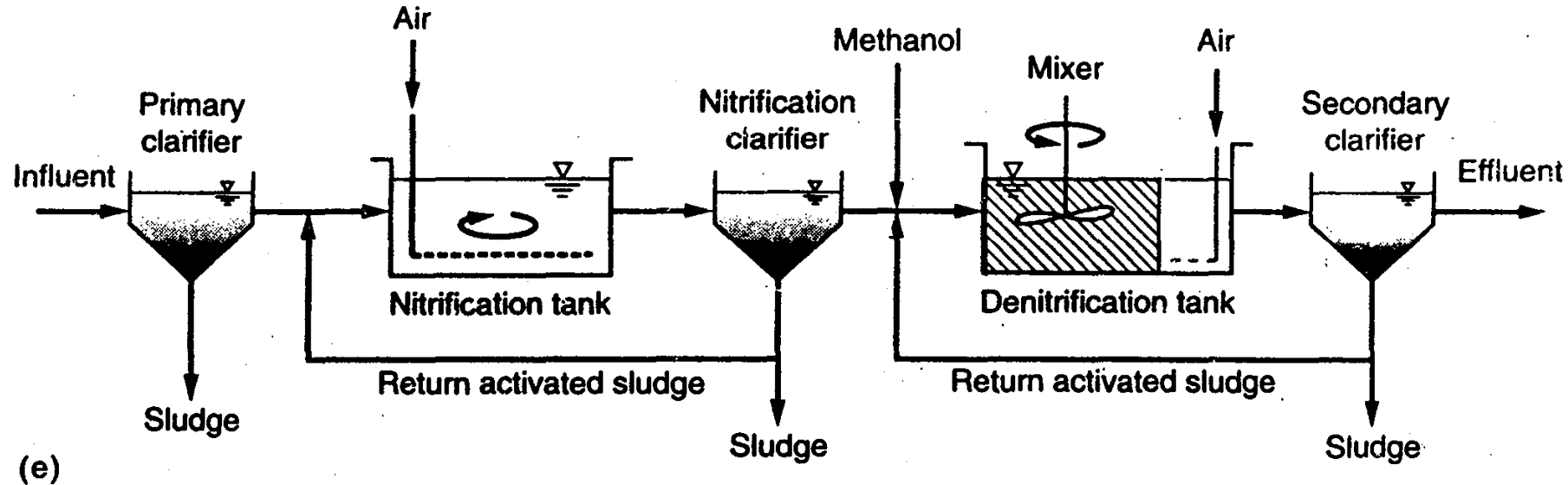
٥. عمليات ازالة النتروجين

(٢) طرق المعالجة البيولوجية

و يتم ازالة مركبات النتروجين من مياه الصرف الصحي من خلال ثلاث عمليات كما يلي:

ب) الطريقة الثالثة: (Two sludge (Nitrification – Denitrification)

و هذه الطريقة تستخدم غالبا في حالة الصرف الصناعي عندما يكون العنصر الغالب في مياه الصرف هو الامونيا بينما تركيز المواد العضوية قليل جدا ، حيث نلجأ لاضافة غذاء من الخارج من الميثانول



Note : Power required for mixing in the anoxic zone = 8 – 13 Kw / 1000 m3 volume

٦. عمليات ازالة الفوسفات

يتواجد الفوسفور في مياه الصرف الصحي او الصناعي في ثلاث هيئات:

■ Orthophosphate: مركبات مثل $PO_4 - HPO_4 - H_2PO_4$
 H_3PO_4

■ Polyphosphate: نفس تركيب المركبات اعلاه مع ذرتين فوسفور ، و عند تحللها تتحول الى اورثوفوسفات

■ Organic-phosphate: الفوسفات العضوي نادرا ما يتواجد في مياه الصرف الصحي ، و لكنه قد يتواجد في الصرف الصناعي.

يمكن ازالة الفوسفات (PO_4) من مياه الصرف الصناعي أو الخليط بالطرق التالية:

(١) الترسيب الكيميائي Chemical Precipitation

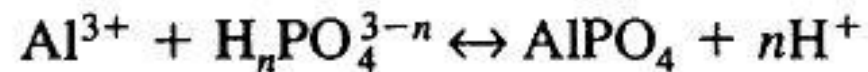
(٢) بالمعالجة البيولوجية Biological Treatment

٦. عمليات ازالة الفوسفات

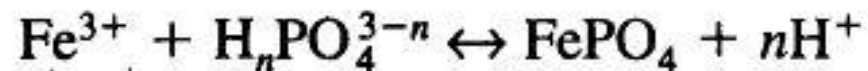
(١) ازالة الفوسفات بالترسيب الكيميائي

- يمكن ازالة الفوسفات من مياه الصرف الصحي أو الصناعي بالترسيب الكيميائي ، و يتم ازالتها بالتبعية مع ازالة المواد العالقة أو الغروية بالترسيب الكيميائي
- يتم ذلك باستخدام المواد المروبة مثل (الشبة أو كلوريد الحديدك) أو الجير ، و يمكن اضافة بوليمر كمساعد و محسن لعملية الترويب
- يفضل استخدام الشبة أو كلوريد الحديدك عن الجير ، لأن الاخير عند تفاعله مع القلوية و الفوسفات يكون التفاعل معقد و يلزم ضبط قيمة الاس الهيدروجيني

Phosphate precipitation with aluminum:



Phosphate precipitation with iron:



٦. عمليات ازالة الفوسفات

(١) ازالة الفوسفات بالترسيب الكيميائي

Table 6-6

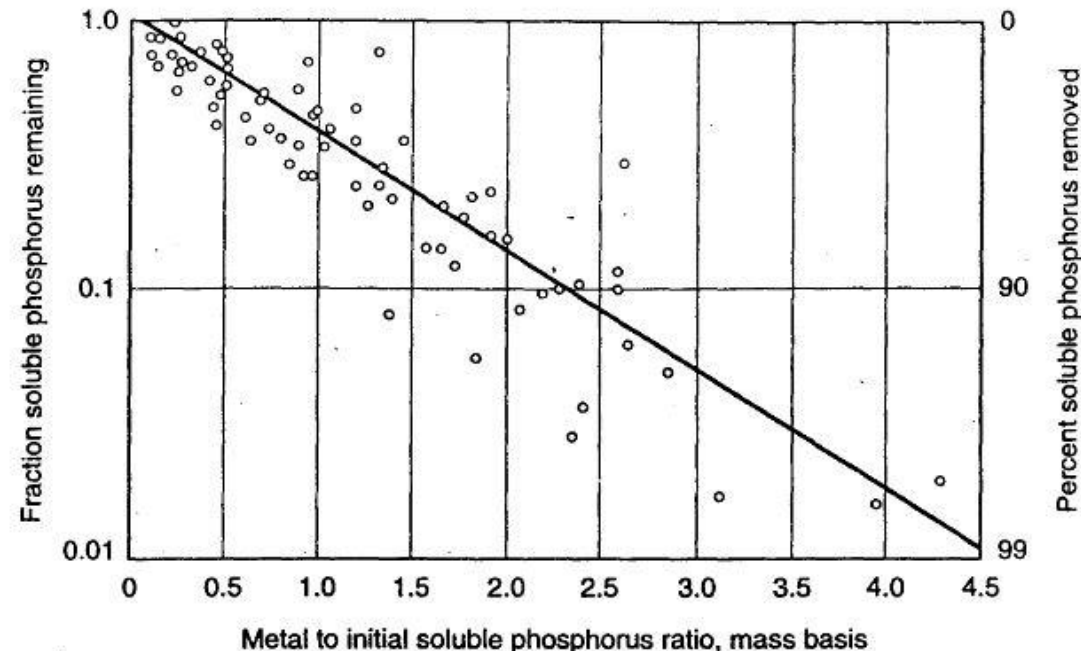
Typical alum dosage requirements for various levels of phosphorus removal^a

Phosphorus reduction, %	Mole ratio, Al:P	
	Range	Typical
75	1.25:1–1.5:1	1.4:1
85	1.6:1–1.9:1	1.7:1
95	2.1:1–2.6:1	2.3:1

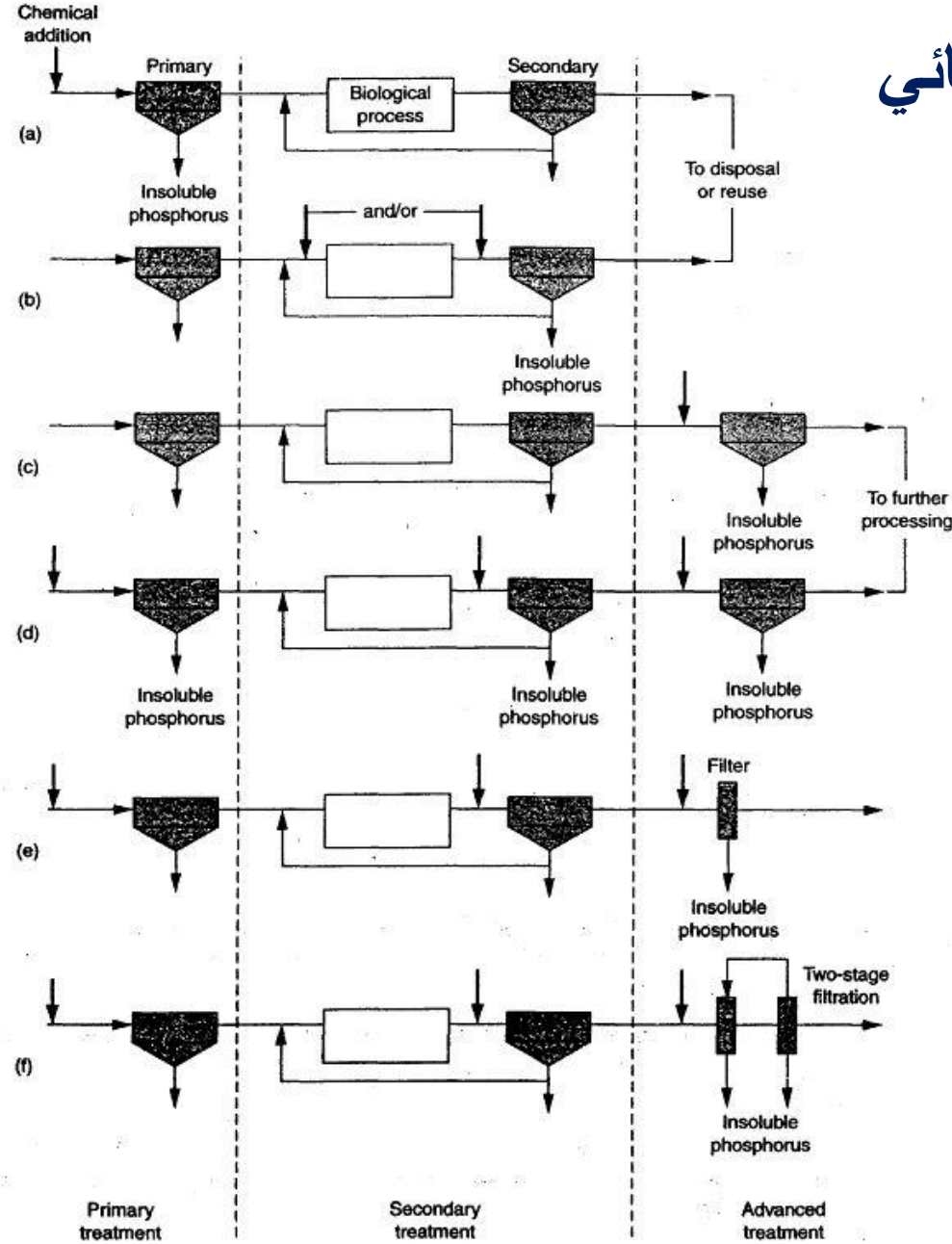
^aDeveloped in part from U.S. EPA (1976).

Figure 6-14

Soluble phosphorus removal by ferric chloride addition.



٦. عمليات ازالة الفوسفات (١) ازالة الفوسفات بالترسيب الكيميائي



المراحل المختلفة التي يمكن فيها ازالة الفوسفات
و اضافة المادة المروبة :

(أ) قبل حوض الترسيب الابتدائي ، و تخرج الفوسفات
المترسبة مع الحمأة الابتدائي
(ب) قبل أو بعد حوض التهوية ، و تخرج الفوسفات
المترسبة مع الحمأة الزائدة من حوض الترسيب
النهائي

(ج) قبل مرحلة المعالجة الثلاثية ، حيث يستخدم
حوض ترسيب مخصوص أو يتم الازالة في
المرشحات

٦. عمليات ازالة الفوسفات

(١) ازالة الفوسفات بالترسيب الكيميائي

مميزات و عيوب المراحل المختلفة التي يمكن فيها ازالة الفوسفات و اضافة المادة المروبة :

Level of treatment	Advantages	Disadvantages
Primary	Applicable to most plants; increased BOD and suspended solids removal; lowest degree of metal leakage; lime recovery demonstrated	Least efficient use of metal; polymer may be required for flocculation; sludge more difficult to dewater than primary sludge
Secondary	Lowest cost; lower chemical dosage than primary; improved stability of activated sludge; polymer not required	Overdose of metal may cause low pH toxicity; with low-alkalinity wastewaters, a pH control system may be necessary; cannot use lime because of excessive pH; inert solids added to activated-sludge mixed liquor, reducing the percentage of volatile solids
Advanced—precipitation	Lowest phosphorus effluent; most efficient metal use; lime recovery demonstrated	Highest capital cost; highest metal leakage
Advanced—single- and two-stage filtration	Low cost can be combined with the removal of residual suspended solids	Length of filter run may be reduced with single-stage filtration. Additional expense with two-stage filtration process

٦. عمليات ازالة الفوسفات

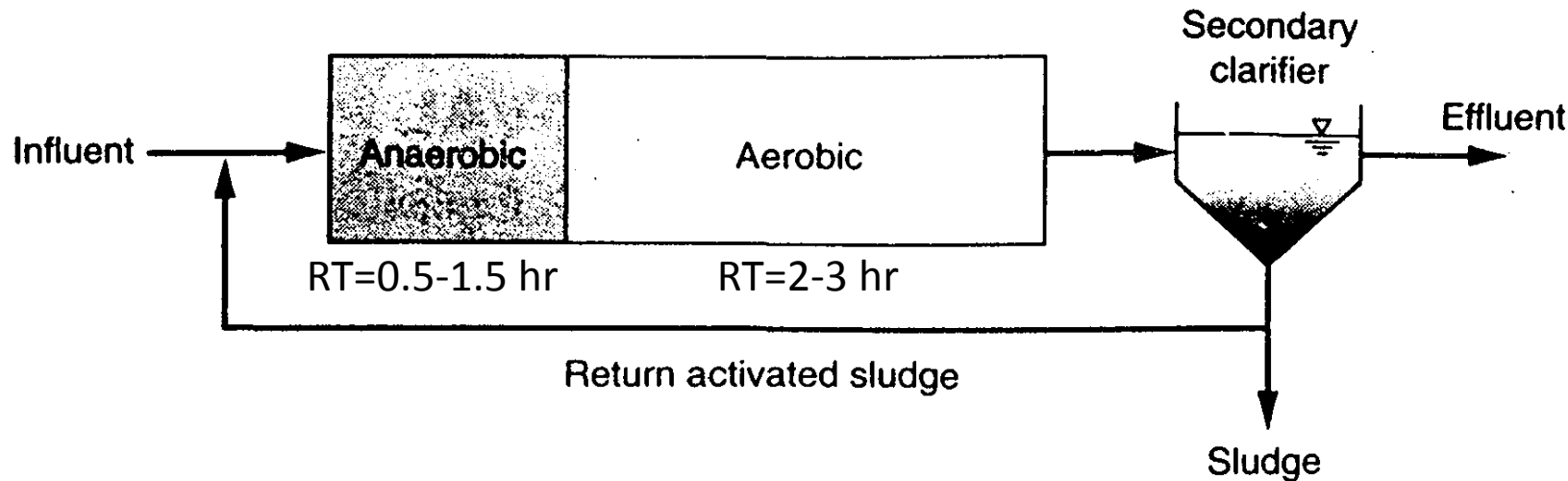
(٢) ازالة الفوسفات بالمعالجة البيولوجية Biological Phosphorus Removal

يمكن ازالة الفوسفات من مياه الصرف الصحي أو الصناعي مع المعالجة البيولوجية للمواد العضوية بطريقتين كما يلي:

الطريقة الاولى: (تقسيم حوض المعالجة الى لاهوائية / هوائية) Phoredox (A/O)

- و تستخدم هذه الطريقة اذا كان تركيز الامونيا قليل ولا يلزم عمل ازالة لها مع الفوسفات ، ويكون عمر البكتريا في نظام المعالجة صغير في حدود من ٢ الى ٥ يوم لمنع نمو بكتريا النيترة

SRT values range from 2 to 3 d at 20°C and 4 to 5 d at 10°C



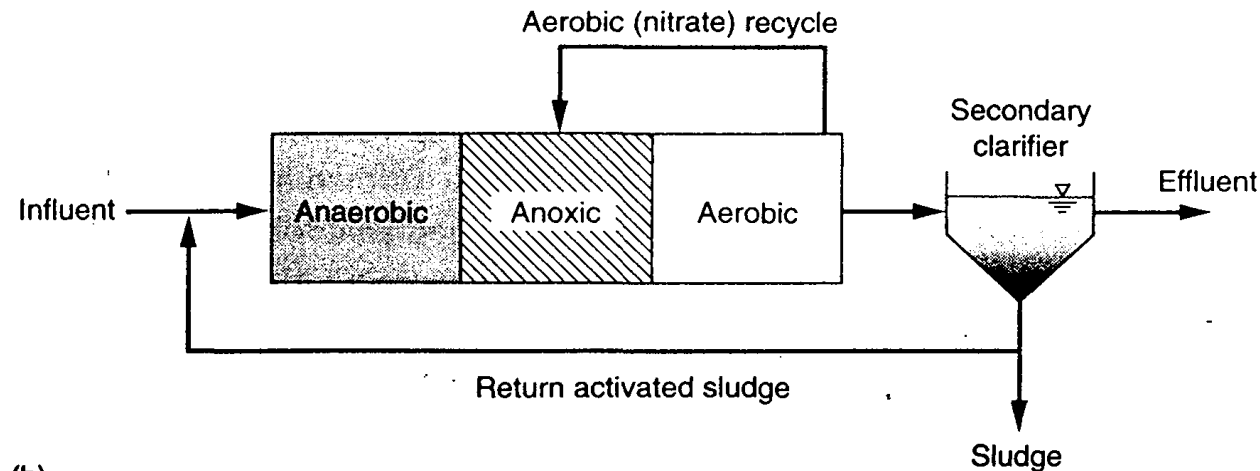
(a)

٦. عمليات ازالة الفوسفات

(٢) ازالة الفوسفات بالمعالجة البيولوجية Biological Phosphorus Removal

الطريقة الثانية: (تقسيم حوض المعالجة الى لاهوائية / هوائي متحد / هوائية)
(A²/O)

- و تستخدم هذه الطريقة اذا كان تركيز الامونيا عالي ويلزم عمل ازالة لها مع الفوسفات ، و لكن يجب ملاحظة أن عمل النيترة ينتج عنه زيادة تركيز النترات ، و التي لا يجوز ارجعها الى المنطقة اللاهوائية لان البكتريا اللاهوائية سوف تستخدم النترات في أكسدة المواد العضوية ، و يتبقى جزء صغير قد لا يكفي استكمال المعالجة اللاهوائية حتى يتم استهلاك الفوسفات مما يستلزم اضافة غذاء من خارج النظام ، لذا يتم ارجاع الخارج من المنطقة الهوائية الى الهوائية المتحدة حتى يتم التخلص من النترات بعد التخلص من الفوسفات



(b)

٦. عمليات ازالة الفوسفات

مرحلة
المعالجة
الثلاثية

(٢) ازالة الفوسفات بالمعالجة البيولوجية Biological Phosphorus Removal

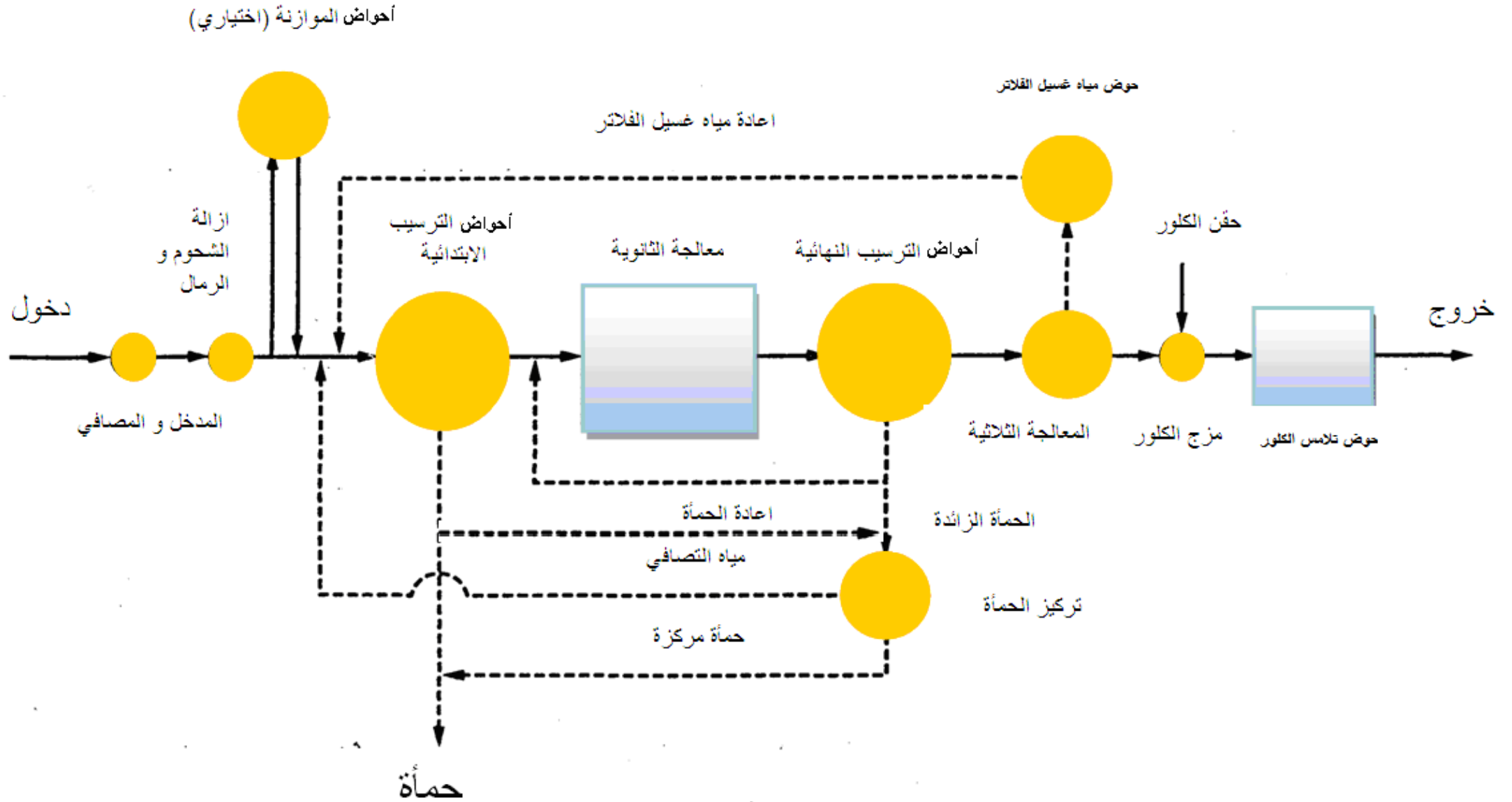
Table 8-26

Typical design parameters for commonly used biological phosphorus-removal processes^a

Design parameter/process	SRT, d	MLSS, mg/L	τ, h			RAS, % of influent	Internal recycle, % of influent
			Anaerobic zone	Anoxic zone	Aerobic zone		
A/O	2-5	3000-4000	0.5-1.5	—	1-3	25-100	
A ² /O	5-25	3000-4000	0.5-1.5	0.5-1	4-8	25-100	100-400

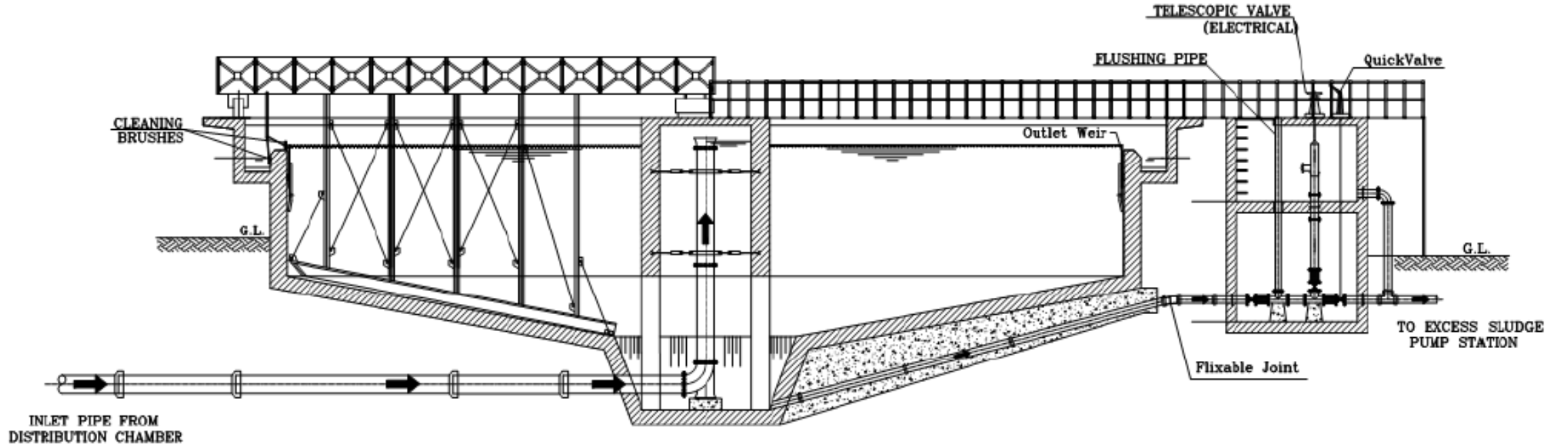
خامسا: عمليات معالجة الحمأة

مصادر الحمأة و خواصها



١. الحماية الناتجة عن أحواض الترسيب الابتدائي

يتراوح تركيز المواد الصلبة الجافة بها من ١% - ٤% ولونها عادة رمادي ولها رائحة غير مقبولة.



٢. الحماية الناتجة عن أحواض الترسيب النهائي

المرشحات البيولوجية

يتراوح تركيز المواد الصلبة الجافة بها من ١-٣% وهي عبارة عن ندف يميل لونها الى البني وليس لها رائحة نفاذه نسبياً.

الحماة المنشطة

يتراوح تركيز المواد الصلبة الجافة بها من ٠,٥ - ١,٥% وهي عبارة عن ندف لونها بني مسود وليس لها رائحة اما عند تحولها الى الحالة اللاهوائية تكون لونها قاتم.

طرق معالجة الحمأة

والغرض من معالجة الحمأة هو التخلص من نسبة كبيرة من مياهها مع تثبيت المواد العضوية وهناك طريقتين شائعتين لمعالجة الحمأة قبل التخلص منها.

١. تركيز الحمأة

ويعرف تركيز الحمأة بأنه فصل نسبة من المياه وبالتالي تجميع وتركيز المواد الصلبة في الكمية الباقية من المياه وبالتالي الاقلال من حجم الحمأة ولا يتضمن ذلك معالجة للحمأة.

٢. تثبيت الحمأة

في هذه الطريقة يتم تثبيت المواد العضوية الموجودة بالحمأة عن طريق الأكسدة هوائياً أو لاهوائياً وبالتالي يمكن القضاء على نسبة كبيرة من الكائنات الحية الدقيقة المسببة للأمراض. وهناك طرق

٣. فصل المياه عن الحمأة

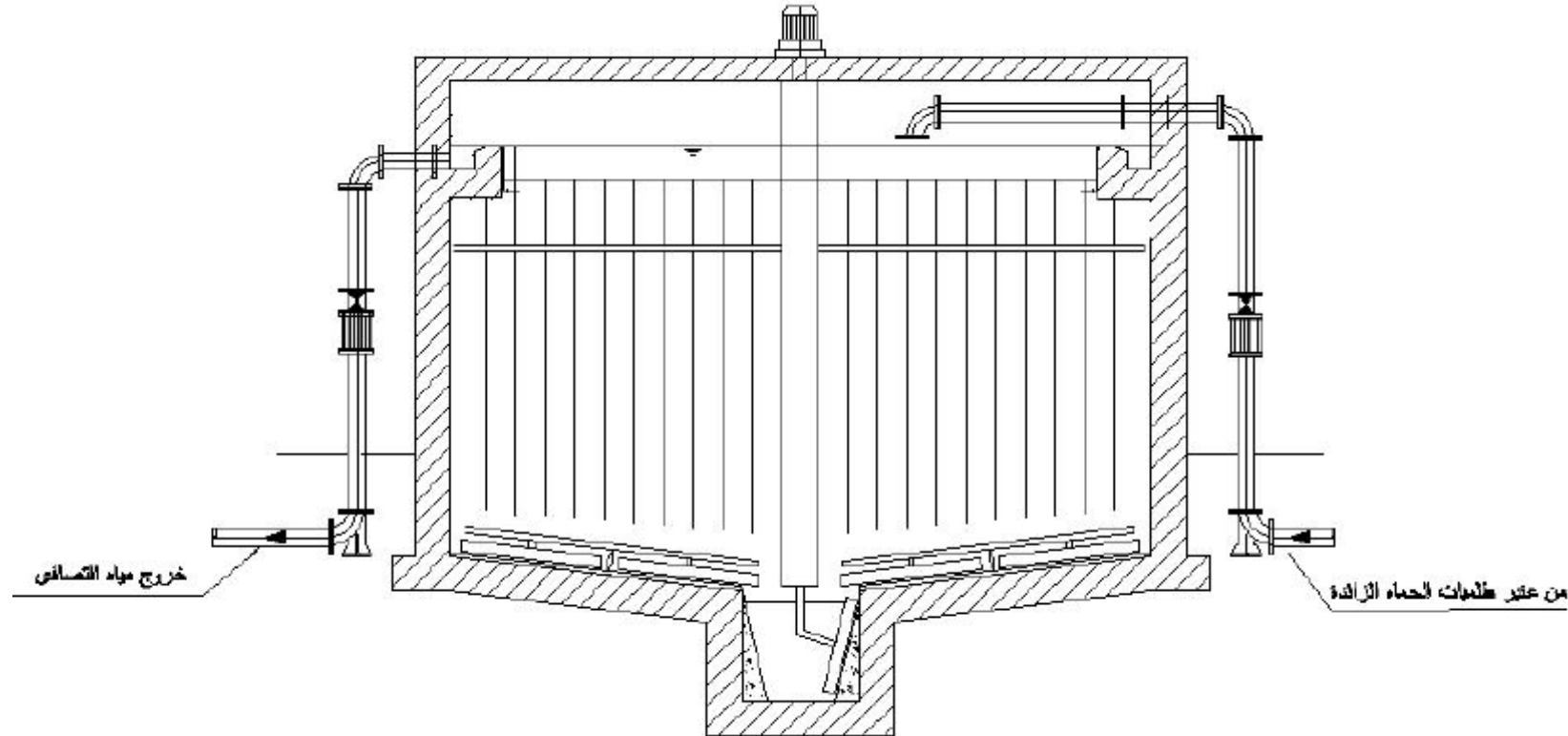
تحتوي الحمأة المعالجة سواء بالتركيز أو التثبيت على حوالي ٩٠% مياه ، ١٠% مواد صلبة جافة ولذلك يجب استخدام طرق أخرى لفصل كمية أكبر من المياه مع زيادة تركيز المواد الصلبة بالحمأة

أولاً: تركيز الحمأة

وهي عملية تُهدف إلى إنقاص المحتوي المائي الموجود بالحمأة وزيادة تركيز المواد الصلبة بها مما يؤدي إلى إنقاص الحجم الكلي للحمأة قبل عملية التثبيت ونزح المياه منها وينتج عن ذلك نقص في تكلفة عمليات التثبيت إن وجدت وفيما يلي إستعراض للطرق المستخدمة:-

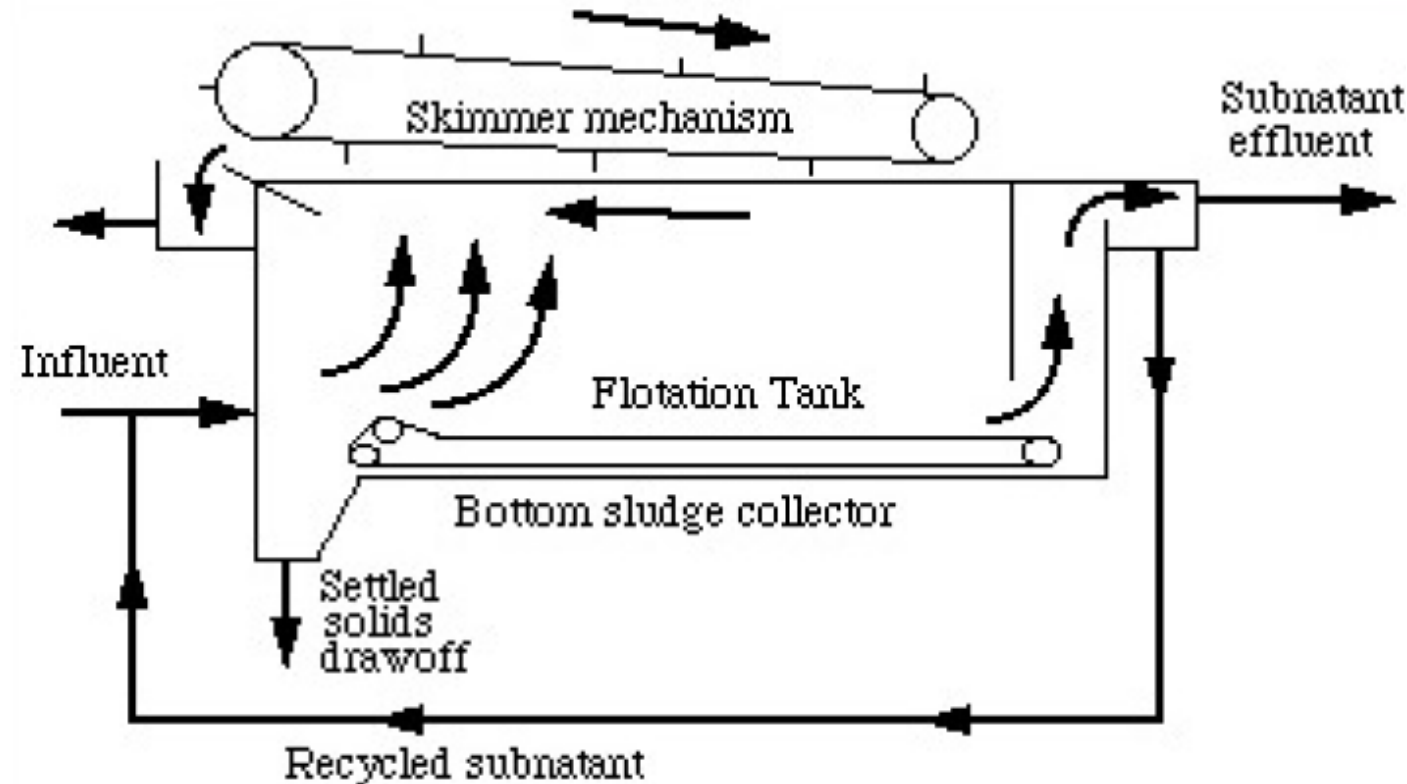
١. تركيز الحمأة بالجاذبية

وتغذي أحواض دائرية بالحمأة الناتجة من أحواض الترسيب الابتدائي والنهائي في مركز الحوض من أعلى ، وتخرج الحمأة المركزة من منتصف قاع الحوض الى حوض التجفيف أو المخمرات وتخرج المياه المفصولة (*Supernatant*) على هدارات حيث يتم تجميعها واعادتها الى مدخل عملية المعالجة.



٢. تركيز الحمأة بالتعويم

يتم تعويم جزئيات الحمأة باستخدام الهواء المضغوط ولنجاح هذه الطريقة والحصول على أحسن النتائج يجب إضافة الكيماويات المروبة والتي تعمل على تجميع حبيبات الحمأة وتعويمها الى سطح الحوض نتيجة تشبعها بالهواء وتكشط الحمأة الطافية وتنتقل الى احواض تجفيف الحمأة أو المخمرات أو اى نظام آخر أما المياه المنفصلة عن الحمأة فتضخ الى مدخل عملية المعالجة.



ثانيا: تثبيت الحمأة

١. التثبيت اللاهوائي

وتعرف عملية التخمير اللاهوائي بتثبيت المواد العضوية الموجودة بالحمأة في غياب الأكسجين وتعتمد هذه الطريقة على البكتيريا المكونة للأحماض ، والبكتيريا المكونة لغاز الميثان حيث تتغذي بكتيريا الميثان على الأحماض العضوية مكونة غاز الميثان وغاز ثاني أكسيد الكربون وللتحكم في عملية التخمير اللاهوائي يجب الموازنة بين شطري التفاعل والحفاظ على تركيز الأحماض العضوية وعدم تراكمها.

وتتم عملية التخمير اللاهوائي في أحواض مغلقة تتم تغذيتها بالحمأة الناتجة عن أحواض الترسيب الابتدائي والنهائي او مركز الحمأة وتسحب الحمأة المثبتة الى أحواض تجفيف الحمأة أو أى نظام آخر أما المياه الطافية فتضخ الى مدخل أعمال المعالجة.

ثانياً: تثبيت الحمأة

٢. التثبيت الهوائي

وتعرف عملية التثبيت الهوائي بتثبيت المواد العضوية الموجودة بالحمأة في وجود الأكسجين والتثبيت الهوائي مشابه لعملية معالجة المخلفات السائلة بطريقة الحمأة المنشطة حيث يتم أكسده المواد العضوية بواسطة البكتيريا الهوائية التي تعتمد في نشاطها على الأكسجين وينتج من هذا التفاعل (الأكسدة) ثاني أكسيد الكربون، وبخار الماء.

ويطبق عادة عند استخدام نظام الحمأة المنشطة في المعالجة البيولوجية في محطات المعالجة الصغيرة (استخدام الحمأة المخلوطة من أحواض الترسيب الابتدائية والنهائية أو الحمأة الناتجة من أحواض الترسيب النهائية فقط) ولكن يصعب استخدام هذا النظام لتخمير الحمأة الناتجة من أحواض الترسيب الابتدائية فقط ويستخدم في عملية التخمير نظام تهوية مضغوط والشكل رقم

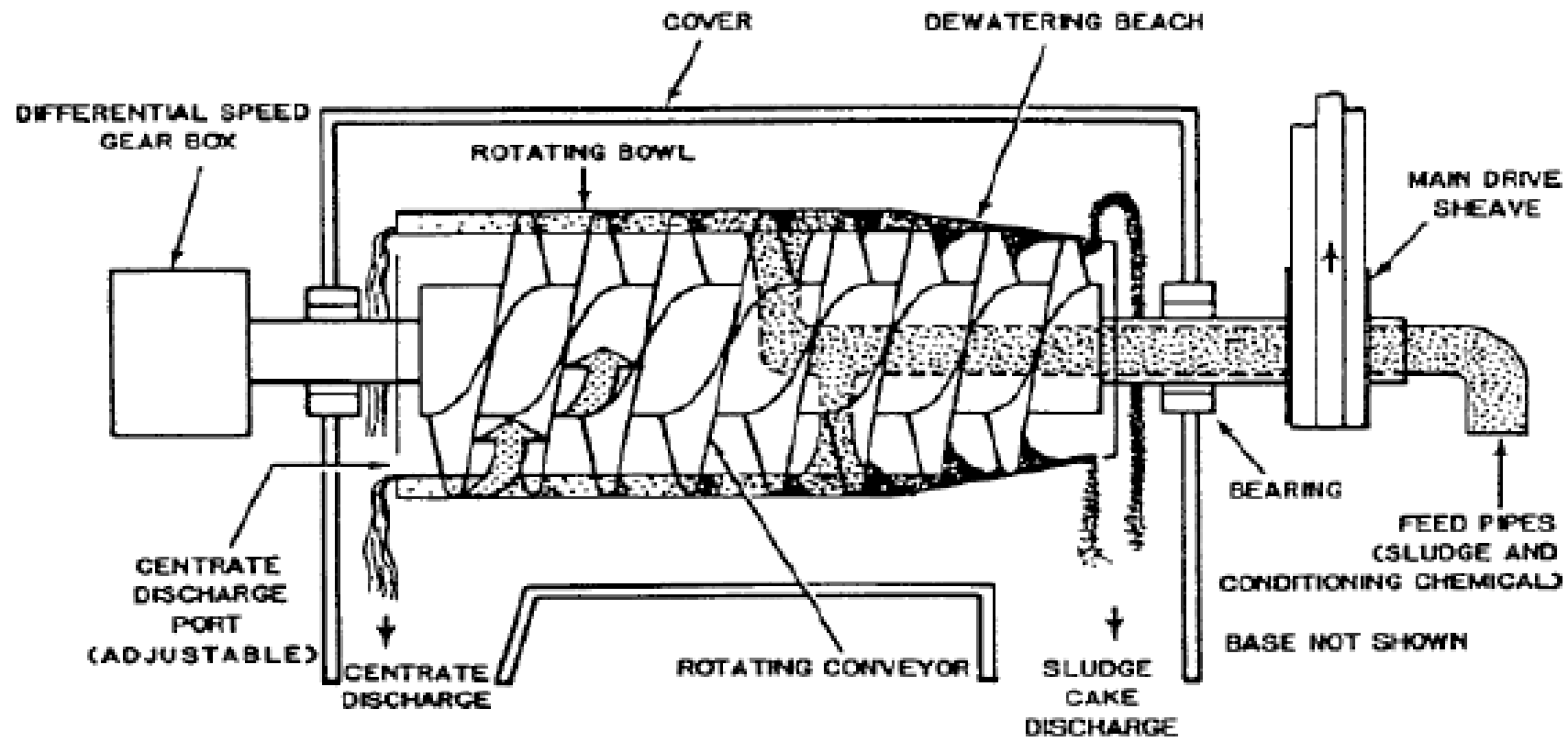
ثالثا : فصل المياه عن الحمأة

١. فصل المياه بالطرد المركزي

يتم فصل المياه من الحمأة السابق معالجتها بالتركيز أو التثبيت مع اضافة مواد كيميائية مروبة تعمل على زيادة كميته المياه المنزوعة من الحمأة مع تجميع حبيبات الحمأة على شكل ندف عن طريق أجهزة الطرد المركزي وهي إسطوانات ذات جدران بها ثقوب وباستخدام هذه الطريقة يمكن الحصول على حمأة تركيز المواد الصلبة بها حوالي ٢٠ - ٣٠ % أما المياه المفصوله والتي لا تحتوي على مواد صلبة تضرخ الى مدخل أعمال المعالجة أما الحمأة المركزة فلا يفضل استعمالها لتسميد الأراضي التي تزرع بالمحاصيل التي تستخدم فى الطعام حيث يتواجد بها مواد كيميائية وملوثات بيولوجية.

ثالثا : فصل المياه عن الحمأة

١. فصل المياه بالطرد المركزي



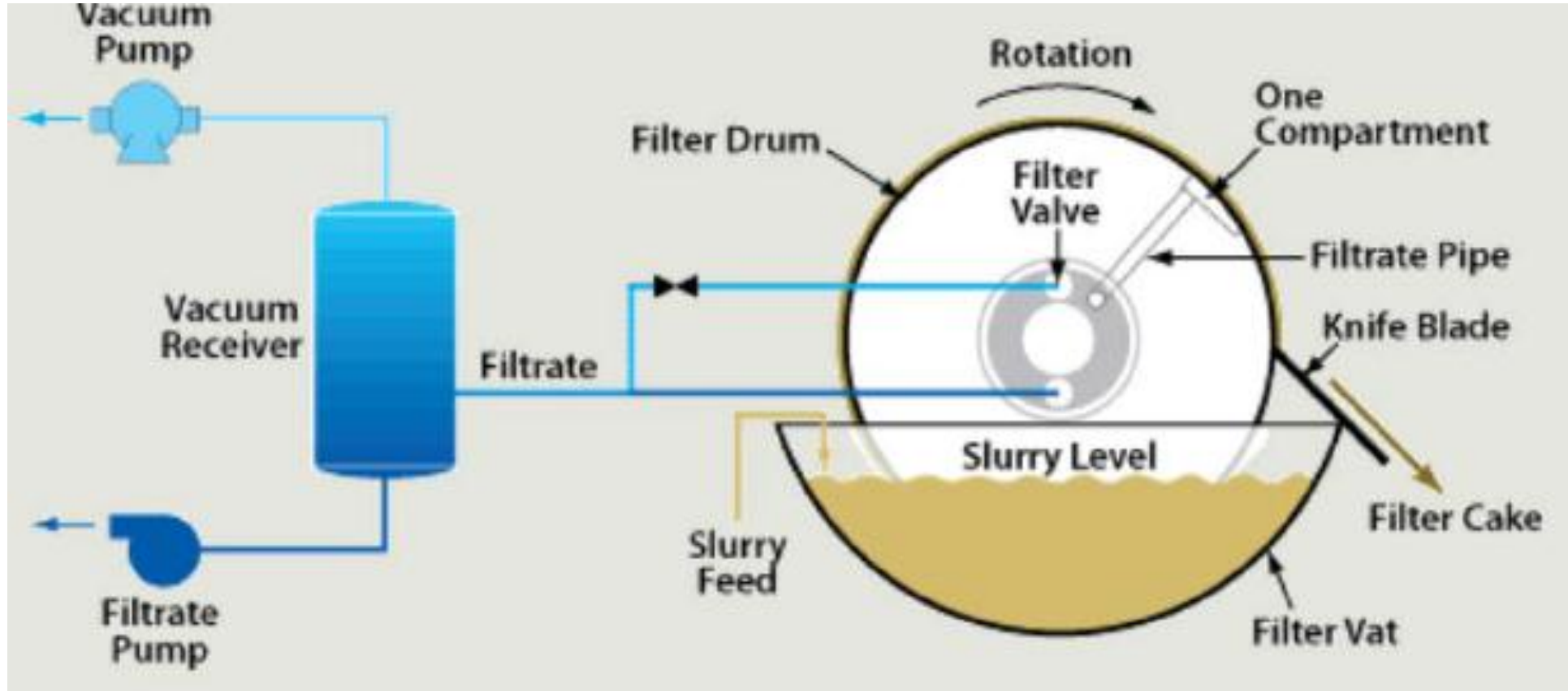
ثالثا : فصل المياه عن الحمأة

٢. فصل المياه بمرشحات الحمأة بالتفريغ Vacuum Filters

هذا المرشح عبارة عن إسطوانة معدنية مثقبة الجدار ومغلقة بوسط الترشيح (اللباد أو التيل أو الالياف الصناعية) وتدور الأسطوانة حول محورها الأفقي بحيث يكون جزءها السفلي مغمور في حوض الحمأة وبواسطة خلخة الهواء في الجزء السفلي من الاسطوانة تلتصق المواد الصلبة بجدار وسط الترشيح بينما تخترق المياه وسط الترشيح والتي يجب رفعها الى مدخل أعمال المعالجة وتحتوي الحمأة بعد ازالتها من سطح الترشيح على حوالي ١٥-٢٥% مواد صلبة جافة. ويلزم في هذه الطريقة معالجة الحمأة بإضافة مواد كيماوية مروية قبل عملية الترشيح.

ثالثا : فصل المياه عن الحمأة

٢. فصل المياه بمرشحات الحمأة بالتفريغ Vacuum Filters



ثالثا : فصل المياه عن الحمأة

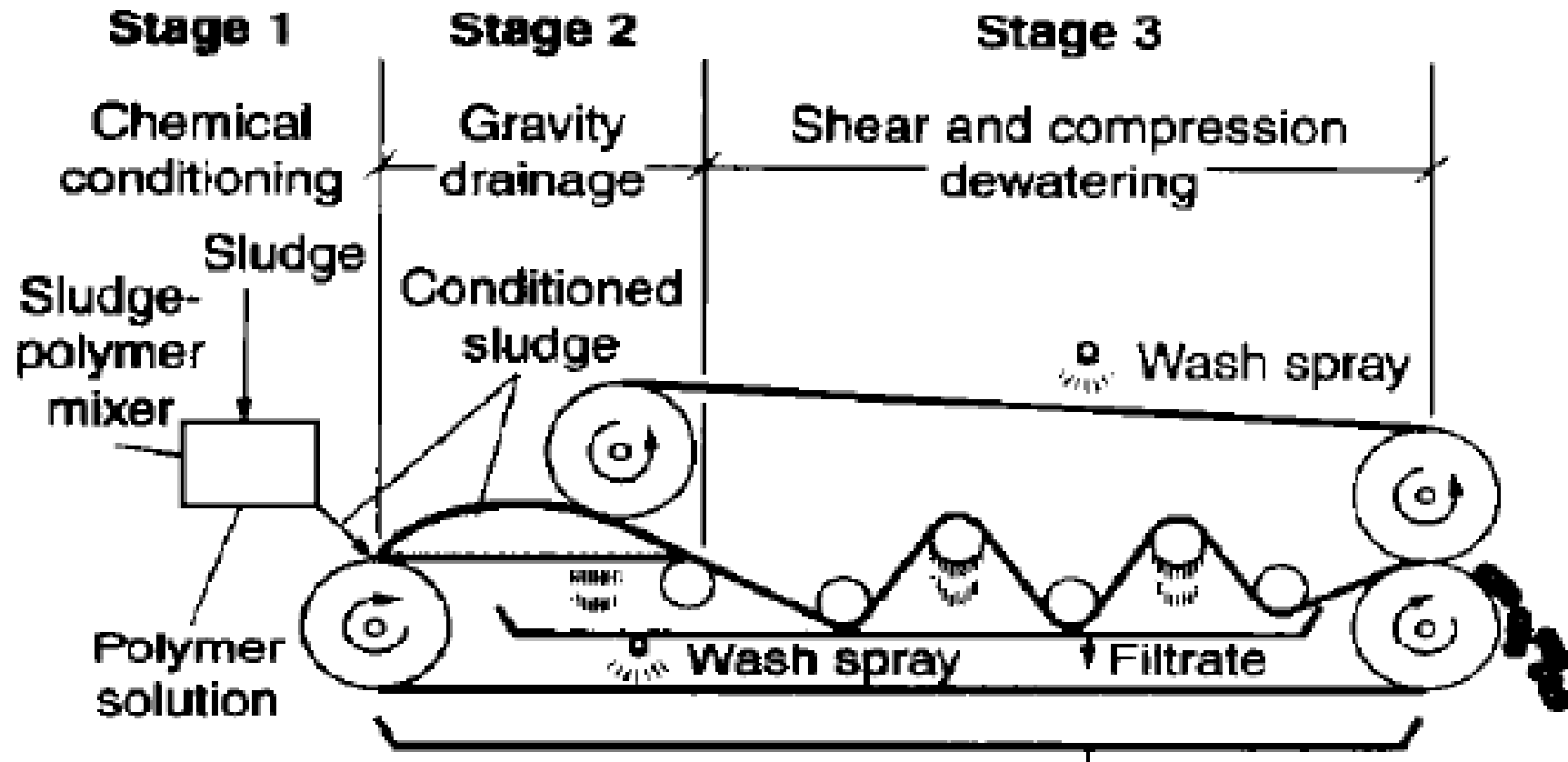
٣. فصل المياه بمرشحات كبس الحمأة Filter Press

ويتم فصل المياه بهذه الطريقة بترشيح المياه من الحمأة بضغطها بين طبقتين من القماش المسامي .
تتفد منه المياه وتبقى المواد الصلبة على شكل قوالب فيما بين طبقتي القماش . وتحتوي الحمأة بعد
الترشيح على حوالي ٢٠-٣٠ % مواد صلبة ويلزم لزيادة نجاح تشغيل هذه الطريقة أن يسبقها معالجة
الحمأة بإضافة مواد كيماوية مروية أو بوليمرات.

ثالثا : فصل المياه عن الحمأة

٣. فصل المياه بمرشحات كبس الحمأة

Filter Press



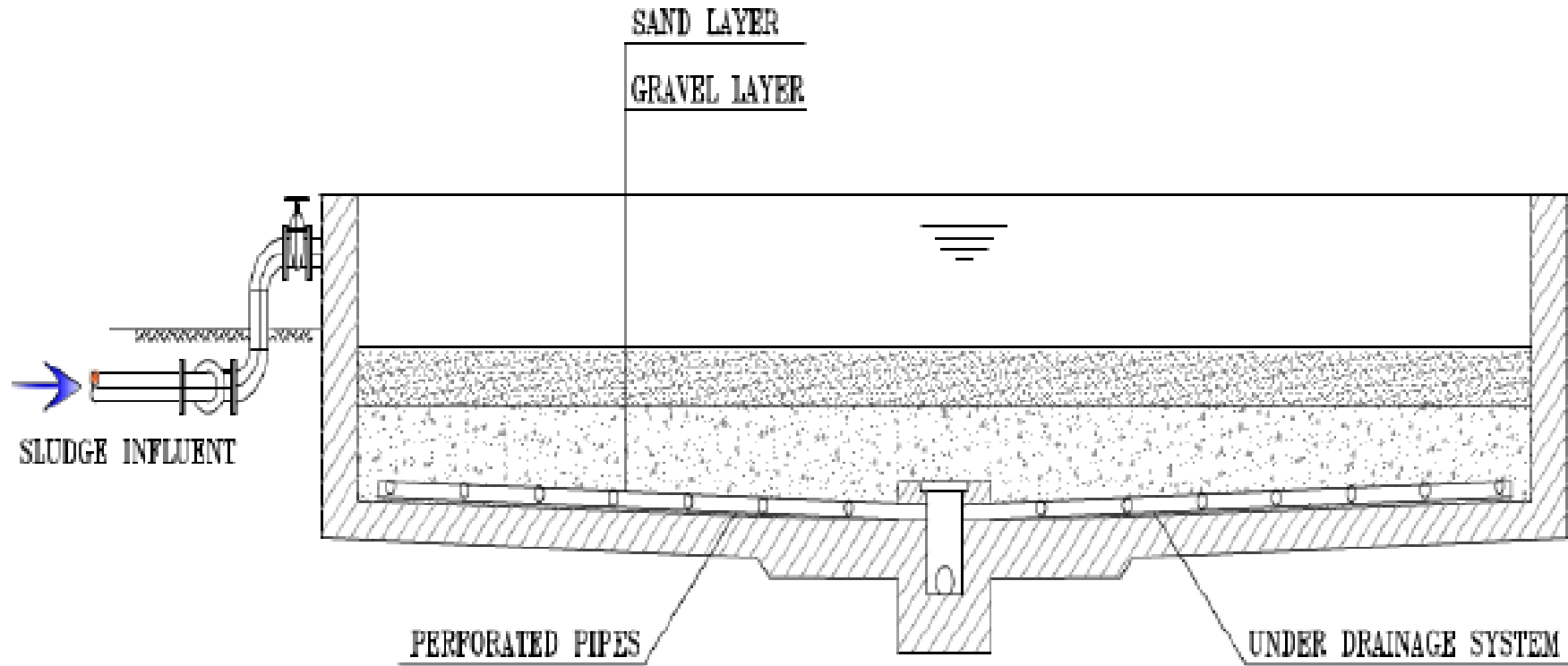
ثالثاً : فصل المياه عن الحمأة

٤. فصل المياه بأحواض التجفيف الرملية Sand Drying Beds

وفى هذه الطريقة يتم توزيع الحمأة الخام أو السابق معالجتها على طبقات فى أحواض مكشوفة بها طبقة من الرمل أسفلها طبقة من الزلط وبقاع الحوض يوجد نظام لتصريف المياه المتسربة من الحمأة ويتم تجفيف الحمأة بهذه الطريقة عن طريق التبخر وتسرب المياه وتضخ هذه المياه الى مدخل العملية وبعد تجفيف الحمأة وخاصة الخام يتم تشوينها فى أكوام لتحليل المواد العضوية والتخلص من جزء من الجراثيم ويشير كود الصحة العامة الصادر من وزارة الصحة أن الحمأة الجافة الناتجة من معالجة المخلفات السائلة يمكن استخدامها كسماد بعد مدة تجفيف لا تقل عن ٤٥ يوماً فى مسطحات خاصة لتشوين الحمأة.

ثالثا : فصل المياه عن الحمأة

٤. فصل المياه بأحواض التجفيف الرملية Sand Drying Beds



ثالثا : فصل المياه عن الحمأة

٤. فصل المياه بأحواض التجفيف الرملية

Sand Drying Beds

Sand and gravel layers

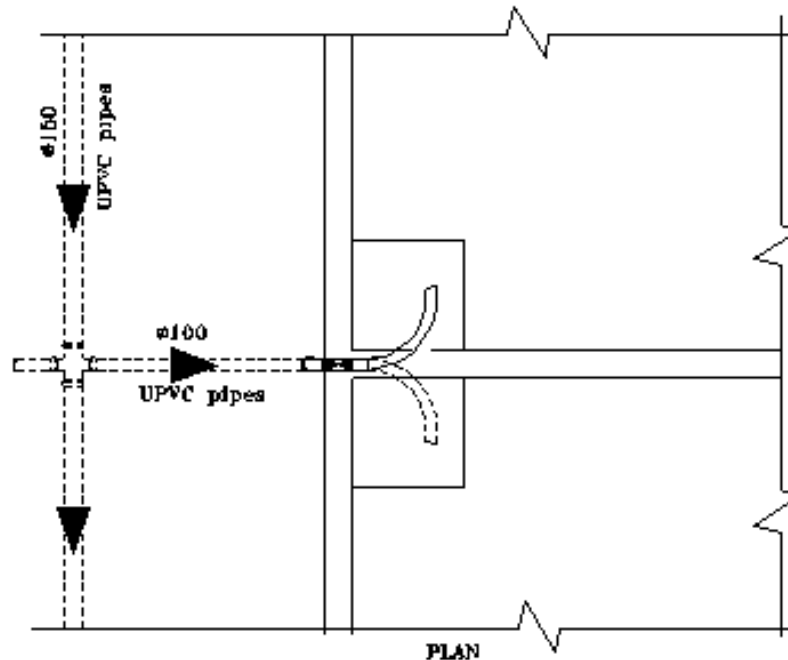
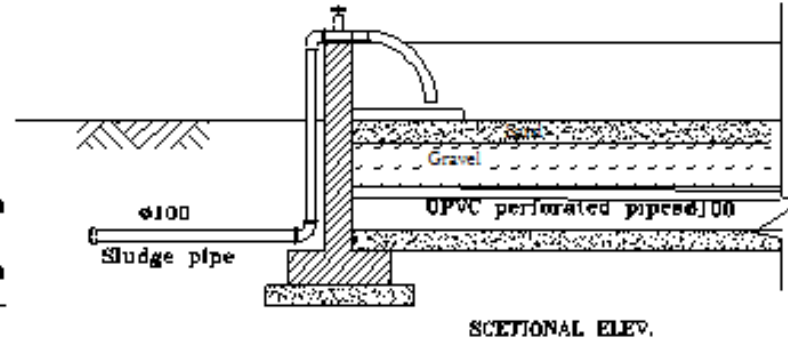
Sand layer (0.5 - 1.0 mm) depth of 20 cm

Gravel layer (3.0 - 10.0 mm) depth of 10 cm

Gravel layer (10.0 - 25.0 mm) depth of 10 cm

Gravel layer (25.0 - 50.0 mm) depth of 20 cm

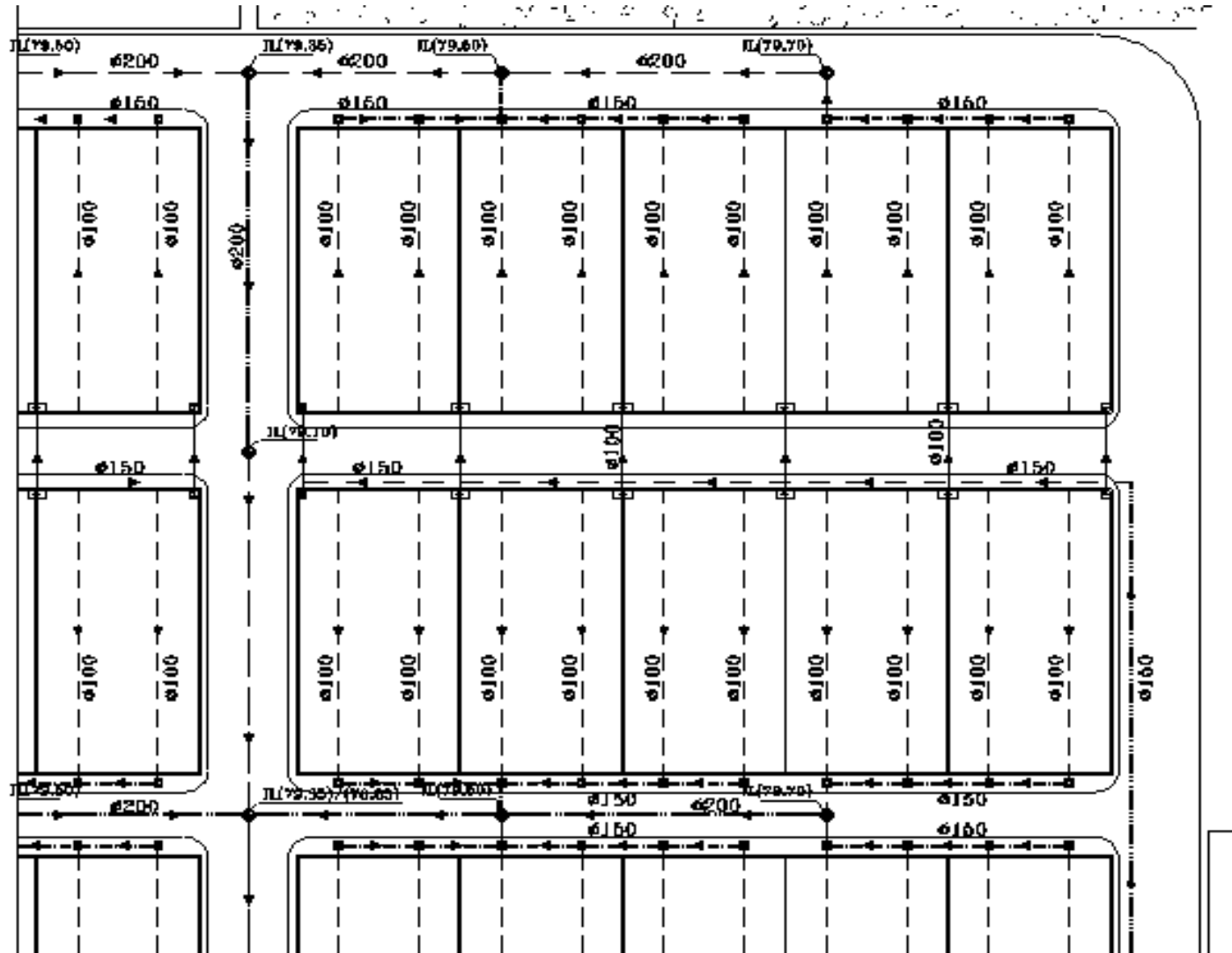
Total layers depth = 60.0 cm



ثالثا : فصل المياه عن الحمأة

٤. فصل المياه بأحواض التجفيف الرملية

Sand Drying Beds



ثالثا : فصل المياه عن الحمأة

٤. فصل المياه بأحواض التجفيف الرملية

Sand Drying Beds

- سمك طبقة الحمأة الواحدة يتراوح من ١٠-١٥ سم.
- مدة المكث (الفترة الزمنية لطبقة الحمأة قبل غمرها بطبقة أخرى ٤-٧ أيام) حسب درجات الحرارة.
- مساحة أحواض التجفيف تؤخذ ضعف المساحة التصميمية بغرض التجفيف وتفريغ الأحواض الا اذا لم تتوافر المساحة فتؤخذ باكبر مساحة متاحة.
- يتم إنشاء طرق بين الأحواض لزوم أعمال تفريغ وتحميل الحمأة.

ثالثا : فصل المياه عن الحمأة

٤. فصل المياه بأحواض التجفيف ذات القاع الخرساني

Paved Drying Beds



ثالثا : فصل المياه عن الحمأة

٤. فصل المياه بأحواض التجفيف ذات القاع الخرساني

Paved Drying Beds



5. Greenhouse Solar Sludge Drying Beds



5. Greenhouse Solar Sludge Drying Beds



5. Greenhouse Solar Sludge Drying Beds

