



برنامج اعتماد مشغلی مرافق میاه الشرب و الصحی Certification Program for Water and Wastewater Treatment Plant Operators and Lab. Analysts

> دليل المدرب البرنامج التدريبي لمشغلي محطات تنقية مياه الشرب المستوى (أ)

Training Course for WTP Operators
Level A
Trainer Guide
Volume 1/2

# برنامج اعتماد مشغلی مرافق میاه الشرب و الصرف الصحی Certification Program for Water and Wastewater Treatment Plant Operators and Lab. Analysts

مشروع دعم قطاع مياه الشرب و الصرف الصحي ممول من الوكالة الأمريكية للتنمية الدولية

دليل المدرب البرنامج التدريبي لمشغلي محطات تنقية مياه الشرب المستوى (أ)

Training Course for WTP Operators
Level A
Trainer Guide
Volume 1/2

#### مقدمة

هذا الدليل هو دليل المدرب للبرنامج التدريبي لمشغلي محطات مياه الشرب (مستوى أ) وهويمثل حلقة في سلسلة من أعمال التطوير الشامل والدائم في أداء قطاع مياه الشرب والصرف الصحي وكافة مرافقه، كجزء من برنامج "اعتماد مشغلي ومحللي مرافق مياه الشرب والصرف الصحي" والذي يهدف لتأهيل العاملين في هذا القطاع بصورة معتمدة وترتبط بأفضل الممارسات الدولية المعروفة في الدول المتقدمة، بحيث يتم وضعهم في مستويات تمكنهم من تبادل خبراتهم مع كافة المستويات المساوية في أي دولة في العالم واكتساب الخبرات التي تيسر لهم الاطلاع على كل ما هو جديد في مجال أعمالهم واستيعاب التجارب والأبحاث والتقنيات الجديد في هذا المجال.

ومن المؤكد أن برنامج "اعتماد مشغلي ومحللي مرافق مياه الشرب والصرف الصحي" يخدم العديد من الأغراض على مستويات مختلفة، كما يهدف لإنجاز أهداف عديدة للجهات التي سعت السى وضعه والتخطيط لتنفيذه، فمن أهم أغراض هذا البرنامج أن أي جهة تشارك فيه سوف تكون قادرة على أن:

- تشارك في تنفيذ السياسات القومية للحفاظ على البيئة والصحة العامة وحماية المجتمع من سلبيات أي قصور في أداء مرافق الخدمات العامة.
- تحقق مستويات أداء فني وإداري للمرافق تضمن الحفاظ على استثمارات البنية الأساسية ومشروعاتها وكفاءة تقديم خدماتها وأصول مرافقها ومنشآتها.
- تطور أداء الكوادر الفنية والإدارية المختصة بالتشغيل والصيانة وإدارتها في منشآت مرافق المياه والصرف الصحى لمستويات الدول المتقدمة.
- تضع تصنيفًا واقعيًا لمنشآت المياه والصرف الصحي يرتبط بمستويات تأهيل فني وإداري متميز للقائمين على تشغيلها وجودة خدماتها.
- تطور النظم القائمة للتسجيل والمتابعة والتقييم لأداء كافة أعمال التشغيل والصيانة وفق أحدث النظم ومتطلبات الحفاظ على جودة الخدمات.
- تراجع متطلبات العمالة المدربة والمؤهلة للأداء الأمثل في المرافق وتتبع سياسات متطورة في الاستجابة لهذه المتطلبات مع تطور الأعمال وحجمها.
- تشارك في إنشاء وإتباع نظام تأهيل مستدام ودائم التطور يضمن تدريب وتقييم العاملين في تشغيل
   المرافق ومعاملها موثقة ومتجددة.

وأهمية البرنامج هو أنه بتحقيق هذه الأغراض يضع قطاع المياه والصرف الصحي ومنشاتها في مصاف مثيلاتها بالدول المتقدمة ويساهم في تحقيق سياسات الجهات المعنية بهذا القطاع، بداية من وزارة الإسكان والمرافق والتنمية العمرانية والشركة القابضة للمياه والصرف الصحي وشركاتها التابعة، وجهاز تنظيم مياه الشرب والصرف الصحي والمركز القومي لبحوث الإسكان والبناء، وصولاً إلى كافة المرافق والمنشآت والوحدات بمرافق وخدمات القطاع.

وفي إطار هذه الأغراض، تم إعداد هذا الدليل ليغطي احتياجات السادة مدربى برنامج "مشغلي محطات تنقية مياه الشرب"، وذلك في المستوى (أ) من برنامج الاعتماد، وتم فيه مراعاة كل ما يضمن الوفاء باحتياجات المدرب وتقديم العون له وتسهيل مهمته في تقديم البرنامج وتوفير مصادر مرجعية يسهل الرجوع إليها عند تقديم التدريب في هذا البرنامج وما ينطوي عليه من أهمية وارتباط برضا وثقة العملاء الذين يتلقون هذه الخدمة الحيوية.

ويرتبط الدليل أساسًا بالملامح الرئيسية للعديد من مناهج ودورات التدريب، التي تم تنفيذها من قبل، وهي بلا جدال تحوي خبرات عالية ومتخصصة شارك في وضعها خبراء، كما تم وضع مادة هذا الدليل أيضًا بإشراف نفس المستوى من خبراء، تخصصوا وعملوا مع جهات دولية عديدة في مجال تشغيل وصيانة المرافق، ومرافق المياه بصورة خاصة، مع مرجعية لا يمكن تجاهلها لعديد من المصادر المرموقة في هذا المجال، ممثلة في مساهمات واضعي المواد التدريبية التي تم الرجوع إليها بواسطة أصحابها ومن خلال الجهات التي أشرفت على أعمالهم.

ويغطي الدليل كافة جوانب عملية تقديم التدريب الخاص بإنتاج المياه من مصادر ومنشآت ومعدات وأجهزة وعمليات وعاملين وشئون مالية وإدارية.

ونأمل أن تكون المادة وافية وعلى المستوى الذي يلبى متطلبات تنفيذ هذا البرنامج الهام والضروري والذي يمثل إضافة وخبرة ومسئولية كبرى لمن يشارك فيه، لما له من أهمية وضرورة تمس وترتبط مباشرة بكافة سياسات الدولة في مجالات الخدمات الهامة والسكان والصحة العامة والبيئة وإدارة الموارد الطبيعية لصالح المجتمع والمواطنين والله الموفق.

#### المحتويات

1	أولاً: نظرة عامة على البرنامج
١	١ – أهداف البرنامج
1	٢- المجموعة المستهدفة
1	٣– عدد المتدربين
۲	٤ – منهجية التدريب
۲	٥- موضوعات البرنامج
٣	٦- مدة البرنامج
٣	٧- مساعدات التدريب
٣	$\wedge$ مكان التدريب وطريقة الجلوس $-$
o	ثانيا: البرنامج الزمنى للدورة
٩	ثالثًا: الإطار العام لجنسات التدريب

اليوم الأول: الجلسة الأولى: الافتتاح وتقديم البرنامج الجلسة الثانية: مشغلو محطات المياه

الجلسة الثالثة: المياه ومصادرها

اليوم الثانى: الجلسة الرابعة: تجميع المياه من المصدر إلى عملية التنقية وأنواع المآخذ الجلسة الخامسة والسادسة: الترويب والتنديف

اليوم الثالث: الجلسة السابعة: الترسيب الجلسة الثامنة: (تابع) الترسيب

اليوم الرابع: الجلسة التاسعة والعاشرة: الترشيح الجلسة الحادية عشر: التطهير

اليوم الخامس: الجلسة الثانية عشر: (تابع) التطهير

الجلسة الثالثة عشر: المعالجة الكيميائية وإزالة الأملاح الجلسة الرابعة عشر: (تابع) المعالجة الكيميائية وإزالة الأملاح

الجلسة الخامسة عشر: المخلفات الناتجة من عمليات تنقية المياه

اليوم السادس: الجلسة السادسة عشر: (تابع) المخلفات الناتجة من عمليات تنقية المياه الجلسة السابعة عشر: تشغيل محطات تنقية مياه الشرب الجلسة الثامنة عشر: (تابع) تشغيل محطات تنقية مياه الشرب

اليوم السابع تدريب عملى على تشغيل محطات تنقية مياه الشرب وجميع وحداتها وعملياتها

اليوم الثامن: الجلسة التاسعة عشر: الآبار الجلسة العشرون: (تابع) الآبار

اليوم التاسع: الجلسة الحادية وعشرون: وحدات تنقية المياه النقالي الجلسة الثانية وعشرون: (تابع) وحدات تنقية المياه النقالي

اليوم العاشر زيارة ميدانية لمحطة آبار ومحطة نقالي

اليوم الحادى عشر: الجلسة الثالثة وعشرون: تشغيل معدات محطات تنقية مياه الشرب الجلسة الرابعة وعشرون: (تابع) تشغيل معدات محطات تنقية مياه الشرب

اليوم الثانى عشر: الجلسة الخامسة وعشرون: صيانة معدات محطات تنقية مياه الشرب الجلسة السادسة وعشرون: (تابع) صيانة معدات محطات تنقية مياه الشرب

اليوم الثالث عشر: الجلسة السابعة وعشرون: تقنيات حفظ العينات الجلسة الثامنة والتاسعة وعشرون: تقييم ومراقبة خصائص مصادر المياه

اليوم الرابع عشر: الجلسة الثلاثون: استخدام ومعايرة الأجهزة المعملية الجلسة الحادية وثلاثون: استخدام ومعايرة الأجهزة المعملية + تدريب عملى على الأجهزة

اليوم الخامس عشر: الجلسة الثانية وثلاثون: الطرق المستخدمة في تحليل المياه لتحديد مدى تأثير المعالجة وتفسير النتائج الجلسة الثالثة وثلاثون: لطرق المستخدمة في تحليل المياه لتحديد مدى تأثير المعالجة وتفسير النتائج

اليوم السادس عشر تدريب عملى في أحد المعامل للقيام بإجراء التجارب المعملية

اليوم السابع عشر: الجلسة الرابعة وثلاثون: الإجراءات الإدارية في مرافق المياه الجلسة الخامسة وثلاثون: (تابع) الإجراءات الإدارية في مرافق المياه

اليوم الثامن عشر: الجلسة السادسة وثلاثون: السلامة والأمان في الموقع الجلسة السابعة وثلاثون: (تابع) السلامة والأمان في الموقع الجلسة الثامنة وثلاثون: ختام البرنامج

# أولا نظرة عامة على البرنامج

# أولاً: نظرة عامة على البرنامج التدريبي

#### ۱- أهداف البرنامج (Course Objective):

- شرح دور وأهمية مشغلو محطات المياه وما يلزم لإعدادهم
  - ذكر مصادر المياه و الفرق بينها
- شرح طرق تجميع المياه من المصدر إلى عملية التنقية وأنواع المأخذ
- شرح العمليات التي تم داخل محطات تنقية المياه مثل عمليات الترويب والتنديف، الترسيب، الترشيح، والتطهير
  - ذكر وتعريف دور محطات الآبار والفرق بينها وبين المحطات السطحية
    - شرح عملیات وحدات تنقیة المیاه النقالي
    - شرح عمليات المعالجة الكيميائية وإزالة الأملاح
  - وصف أنواع المخلفات الناتجة من عمليات تنقية المياه وطرق التخلص منها
  - ذكر بالتفصيل الإجراءات التي يجب اتباعها عند تشغيل محطات تتقية مياه الشرب
    - ذكر الإجراءات التي يجب اتباعها لتشغيل معدات المحطات ووحداتها
      - شرح أهمية الصيانة وانواعها وإجراءاتها
      - شرح احتياطات السلامة والأمان في الموقع
      - التعریف بالإجراءات الإداریة في مرافق المیاه
  - شرح الطرق المستخدمة في تحليل المياه لتحديد مدى تأثير المعالجة وتفسير النتائج
    - طرق تقییم و مراقبة خصائص مصادر المیاه

#### - المجموعة المستهدفة (Target Group):

المهندسون المرشحون لإدارة محطات تنقية مياه الشرب ومديرو التشغيل والصيانة بجميع المحافظات.

#### "- عدد المتدربيان (Number of Trainees)

عدد المتدربين المقدر لحضور هذا البرنامج هو ١٥ متدرباً.

#### ا: (Training Methodology) منهجية التدريب

أ- <u>المحاضرات القصيرة:</u> التى يلقيها المدربون والخبراء لتوصيل المعارف والمعلومات والحقائق للمتدربين.

ب- <u>شرائح العرض:</u> التي تعرض أثناء الشرح لإبراز النقاط الرئيسية لكل موضوع في تسلسل منطقي، والإيضاح بعض المفاهيم والأمثلة.

جـ- المناقشات المفتوحة: ويديرها المدرب أو المحاضر، وتتيح هذه المناقشات الفرصة لتبادل الآراء وتوجيه الأسئلة والحصول على معلومات جديدة، كما أنه يتم من خلالها نقل المعارف والخبرات والتجارب من المدربين إلى المتدربين.

د - <u>الزيارات الميدانية</u> وتتم بزيارة إحدى محطات تنقية المياه المتيسرة أو المحطة التى يعمل بها المتدربون إذا كانوا قد تم تعيينهم إذا أمكن ذلك

هـــ <u>التدريبات العملية</u> تلك التى تجرى للتدريب على الإعداد والقيام بالأنشطة التشغيلية والتجارب المعملية: والتحاليل المختلفة وتقدير النتائج.

#### ه- موضوعات البرنامج (Training Units):

- ١. مشغلو محطات المياه
  - ٢. المياه ومصادرها
- تجميع المياه من المصدر إلى عملية التنقية وأنواع المآخذ
  - ٤. الترويب والتنديف
    - ٥. الترسيب
      - ٦. الترشيح
      - ٧. التطهير
  - ٨. المعالجة الكيميائية وإزالة الأملاح
  - ٩. المخلفات الناتجة من عمليات تنقية المياه
    - ١٠. الآبار
    - ١١. وحدات تتقية المياه النقالي

- ١٢. تشغيل محطات تنقية مياه الشرب
- ١٣. تشغيل معدات محطات تنقية مياه الشرب
- ١٤. صيانة معدات محطات تنقية مياه الشرب
  - 10. السلامة والأمان في الموقع
- ١٦. الإجراءات الإدارية في مرافق مياه الشرب
  - ١٧. تقنيات جمع وحفظ العينات
- ١٨. الفصل الثامن عشر: الأجهزة المستخدمة في قياسات ملوثات مياه الشرب
- 19. الفصل التاسع عشر: الطرق المستخدمة في تحليل المياه لتحديد مدى تأثير التنقية وتفسير النتائج
  - ٠٢٠ الفصل العشرون: تقييم ومراقبة خصائص مصادر المياه

#### ٦- مدة البرنامج (Program Duration):

يستغرق البرنامج ١٨ يوما، ويبدأ العمل يومياً من الساعة التاسعة صباحاً حتى الساعة الثالثة بعد الظهر، أى لمدة ستة ساعات يوميا. ويشمل البرنامج يومين للزيارات الميدانية يفضل أن تكون إحداهما في اليوم السابع للتدريب العملي على عمليات الترويب والترويق والترشيح وغسيل المرشحات والزيارة الثانية في اليوم العاشر إلى إحدى المحطات النقالي و محطة آبار كما يتضمن يوما في المعمل للتدرب على القيام بالتجارب والتحاليل المعملية على أن يكون ذلك في اليوم السادس عشر.

#### -۷ مساعدات التدريب (Training Equipment):

- جهاز عرض (Data show) و ملحقاته.
- سبورة بيضاء (White Board) أو سبورة ورقية (Flip Chart) وملحقاتها.

#### - مكان التدريب وطريقة الجلوس (Place and Seating Arrangement):

يجلس المتدربون، وفى مواجهتهم المحاضر فى المنتصف وعلى يمينه جهاز عرض الشفافات وشاشة العرض، وعلى يساره السبورة البيضاء أو السبورة الورقية، ويكون وضع كل من شاشة العرض والسبورة بحيث يسمح بسهولة الرؤية لجميع المتدربين.

وتقدر المساحة المطلوبة لقاعة التدريب بما لا يقل عن  $1.1 \times 1.1$  متراً لتستوعب المتدربين، والمدرب وزملاءه، وإدارييي التدريب، والسادة المسئولين الذين سيفتتحون الندوة، هذا بالإضافة إلى أجهزة ومساعدات التدريب المطلوبة؛ ولتسمح بسهولة حركة المدرب وإمكانية وصوله لأماكن جلوس المتدربين. ويلزم أن تتوفر بالقاعة الإضاءة اللازمة، والتهوية الكافية، والأجهزة الصوتية المناسبة.

# ثانياً

# البرنامج الزمنى للبرنامج التدريبي

# ثانياً: البرنامج الزمنى لبرنامج اعتماد مشغلى ومعللى مرافق مياه الشرب والصرف الصحى

اسم البرنامج: برنامج تأهيل مشغلي محطات تنقية مياه الشرب

المستوى التأهيلي: (أ)

مدة البرنامج: ١٨ يوم

المتدربين: مدير تشغيل محطات المياه والمرشحون لإختبار التأهيل لمنصب مديرى

المحطات

الوقت	اليوم		
اليوم الأول			
19	تسجيل		
1.,~1.	تعارف وتقديم		
17 - 1.,8.	مشغلو محطات المياه		
17,817	راحة		
۳,۰۰ – ۱۲,۳۰	المياه ومصادرها		
	اليوم الثاني		
1.,50 - 9,	تجميع المياه من المصدر إلى عملية التنقية وأنواع المآخذ		
17, 1.,50	الترويب والتنديف		
17,8 17,	راحة		
۳,۱٥ – ۱۲,۳۰	(تابع) الترويب والتنديف		
	اليوم الثالث		
17, 9,	الترسيب		
17,80 - 17,00	راحة		
۳,۳۰ –۱۲,۳۰	(تابع) الترسيب		

الوقت	اليوم		
اليوم الرابع			
17,9,	الترشيح		
17,80 - 17,00	راحة		
1,8 17,8.	(تابع) الترشيح		
٣,٠٠ – ١,٣٠	التطهير		
	اليوم الخامس		
1 . , 9 ,	(تابع) التطهير		
17, – 1.,	المعالجة الكيميائية وإزالة الأملاح		
17,8 17,	راحة		
1,8 17,8.	(تابع) المعالجة الكيميائية وإزالة الأملاح		
٣,٠٠ – ١,٣٠	المخلفات الناتجة من عمليات تتقية المياه		
	اليوم السادس		
1 . , — 9 ,	(تابع) المخلفات الناتجة من عمليات تتقية المياه		
17, – 1.,	تشغيل محطات تنقية مياه الشرب		
17,80 - 17,00	راحة		
۳,۰۰ – ۱۲,۳۰	(تابع) تشغیل محطات تنقیة میاه الشرب		
	اليوم السابع		
	تدريب عملى على تشغيل محطات تنقية مياه الشرب وجميع وحداتها وعملياتها		
	اليوم الثامن		
17, 9,	الآبار		
17,8 17,	راحة		
7, 17,8.	(تابع) الآبار		
	اليوم التاسع		
17, 9,	وحدات تنقية المياه النقالي		
17,80 - 17,00	راحة		
7,8 17,8.	(تابع) وحدات تنقية المياه النقالي		

الوقت	اليوم			
اليوم العاشر				
زيارة ميدانية لمحطة آبار ومحطة نقالى				
	اليوم الحادى عشر			
11,4 9,	تشغيل معدات محطات تنقية مياه الشرب			
17,8 17,	راحة			
۳,۳۰ – ۱۲,۳۰	(تابع) تشغیل معدات محطات تنقیة میاه الشرب			
	اليوم الثانى عشر			
17,9,	صيانة معدات محطات تتقية مياه الشرب			
17,80 - 17,00	راحة			
۳,۳۰ – ۱۲,۳۰	(تابع) صيانة معدات محطات تتقية مياه الشرب			
	اليوم الثالث عشر			
1 . , 9 ,	تقنيات حفظ العينات			
11, – 1.,٣.	راحة			
17,11,	تقييم ومراقبة خصائص مصادر المياه			
17,8 17,	راحة			
۲,۰۰ – ۱۲,۳۰	تقييم ومراقبة خصائص مصادر المياه			
	اليوم الرابع عشر			
17,1.,	استخدام ومعايرة الأجهزة المعملية			
17,80 - 17,00	راحة			
۳,۳۰ – ۱۲,۳۰	استخدام ومعايرة الأجهزة المعملية + تدريب عملى على الأجهزة			
	اليوم الخامس عشر			
17,9,	الطرق المستخدمة في تحليل المياه لتحديد مدى تأثير المعالجة وتفسير النتائج			
17,80 - 17,00	راحة			
۳,۳۰ – ۱۲,۳۰	الطرق المستخدمة في تحليل المياه لتحديد مدى تأثير المعالجة وتفسير النتائج			
	اليوم السادس عشر			
	تدريب عملى في أحد المعامل للقيام بإجراء التجارب المعملية			

الوقت	اليوم
	اليوم السابع عشر
17,9,	الإجراءات الإدارية في مرافق المياه
17,80 - 17,00	راحة
۳,۳۰ – ۱۲,۳۰	تابع: الإجراءات الإدارية في مرافق المياه
	اليوم الثامن عشر
17,9,	السلامة والأمان في الموقع
17,80 - 17,00	
۳,۰۰ – ۱۲,۳۰	السلامة والأمان في الموقع
۳,۳۰ – ۳,۰۰	ختام البرنامج

#### ثالثاً

# الإطار العام لجلسات التدريب

### ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

يتناول هذا الجزء الإطار العام لجلسات التدريب مقسمة حسب أيام البرنامج وحسب جلسات كل يوم. ويتضمن الإطار العام لكل جلسة: رقم الجلسة، وموضوعها، وأهدافها، ومدتها بالساعات والدقائق، ومساعدات التدريب التي سيستخدمها المدرب في الجلسة، ومواد التدريب التي سيستخدمها كل من المدرب والمتدربين. وأخيراً تتضمن الجدول الزمني للجلسة الذي يحتوى على عناصر الموضوع، والزمن المقدر لتقديم كل عنصر ومواد التدريب المقترح استخدامها لعرض هذا العنصر، هذا فضلاً عن إرشادات محددة للمدرب تتعلق بالموضوع المقدم.

إن الهدف من تقديم الإطار العام لجلسات التدريب في هذا الجزء من الدليل، هو تزويد المدرب بالخطوط العريضة للمحاضرة أو الجلسة بحيث يتحرك في إطارها. كما أن هذا الإطار العام يسهل مهمة المدرب (عند الإعداد للمحاضرة) بإيضاح مساعدات ومواد التدريب المطلوبة فيقوم بتجهيزها بسهولة قبل المحاضرة. هذا فضلاً عن أن الزمن المقدر لكل عنصر من عناصر الموضوع يساعد المدرب على وضع خطة زمنية تقديرية للمحاضرة فلا يطغى أحد العناصر على بعض العناصر الأخرى في زمن العرض. ولا يخفى أن مؤهلات المدرب العلمية وخبرته السابقة بالموضوع هما الركيزتان الأساسيتان اللتان يعتمد عليهما شرح وإيضاح الموضوع ومدى تفهم المتدربين له.

# اليوم الأول الجلسة الأولى

#### ملخص الجلسة

#### الموضوع:

الافتتاح وتقديم البرنامج.

#### الأهداف:

- التعارف بين المدربين والمتدربين، وفيما بين المتدريبن أنفسهم.
  - تفهم أهداف البرنامج.
  - الوقوف على موضوعات البرنامج.
  - التعرف على الأعمال الإدارية والتنظيمية الخاصة بالبرنامج.

#### مدة التدريب:

• نصف ساعة.

#### مساعدات التدريب:

السبورة البيضاء أو السبورة الورقية وملحقاتها.

#### مواد التدريب:

• البرنامج الزمنى للبرنامج التدريبي.

#### ملاحظات عامة:

- يجب عقد هذه الجلسة صباح اليوم الأول من البرنامج.
  - يجب حضور جميع المتدربين هذه الجلسة.
- من الضرورة السماح للمتدربين بمناقشة وتبادل خبراتهم خلال الجلسة.

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

#### الجدول الزمنى للتدريب

الزمن		مواد التدريب			
المقدر	٠١	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	الأنشطة
(دقيقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
١.				ابدأ بافتتاح الجلسة والترحيب بالمشاركين.	التقديم والتعارف
				<del>ق</del> م بتقديم نفسك وزملاءك.	
				طلب من المتدربين تقديم أنفسهم.	
0				اشرح أهداف البرنامج.	عرض أهداف البرنامج
				طعرض بإيجاز موضوعات البرنامج.	وموضوعاته
				⊢أشر إلى دليل المتدرب.	
١.	البرنامج			⊣شرح البرنامج الزمني الموزع على	شرح تنظيم العمل
	الزمنى			المتدربين.	وتوضيح الأمور
	للبرنامج			-أكد على ضرورة الانتظام في الحضور	الإدارية
	التدريبي			لكون الموضوعات متكاملة ومتسلسلة.	
				-أشر إلى استمارات تقييم البرنامج التي	
				ستوزع على المتدربين في نهاية الجلسة	
				الختامية.	
				-أكد على ابداء رأى المتدربين في هذه	
				الاستمار ات.	
				وضح أنه سيتم تسليم شهادات حضور	
				البرنامج في اليوم الأخير من البرنامج.	
				⊣شرح النواحي الإدارية وغيرها.	
				حرف المتدربين بالشخص المسئول عن	
				النواحي الإدارية والمالية للاتصال به متى	
				استدعت الضرورة.	
٥			_	اسمح للمتدربين بتقديم أسئلتهم أو اقتراحاتهم	مناقشة مفتوحة
				فيما يتعلق بالبرنامج.	

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

### الفصل الأول

# مشغلو محطات المياه

: : : : ( – )

:

.

.

(	)				
				-	
				-	
				-	
				-	
				_	
				· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
				:	
				-	·
				-	
				-	
				-	
				:	
				_	



# الفصل الأول مشغلو محطات المياه

USAID EGYPT

#### مشغلو محطات المياه

#### أهداف الأداء (التعلم):

بانتهاء التدريب على أعمال هذا الفصل ينبغي أن يكون المتدرب قادرا على أن:

- بشرح الغرض من إنشاء مرافق المياه ومكوناتها ودور المشغل في تحقيق أهداف إنشاء هذه المرافق.
  - يصف وظائف مكونات أنظمة المياه.
  - يحدد تتابع عمليات تتقية المياه والغرض من كل عملية.
    - يشرح مسار المياه داخل محطة تتقية المياه.
- يصفُّ بعض العمليات الخاصة (مثل إزالة العسر وإزالة الحديد والمنجنيز)
  - يصف دور مشغل محطة المياه في أعمال التشغيل والصيانة.
  - يشرح دور ومساهمة مشغل محطة المياه في الأعمال الإدارية للمحطة والعلاقات العامة والسلامة والأمن الصناعي.

۲



#### دور مشغلى أنظمة المياه

- يقوم المشغل بتشغيل وصيانة مرافق وأنظمة المياه.
- يضمن وصول المياه الصحية المستساغة لكل فرد.
- ضمان توفير كميات كافية من المياه في حالات الطوارئ مثل حالات الحرائق.
  - مسئول عن صحة المجتمع الذي يقوم بخدمته
  - مسئول عن منع انتشار الأمراض التي تتشأ من المياه

,



#### أنظمة المياه

- نظام المياه هو الذي ينقل المياه من مصدرها الأساسي إلى المستهلك سواء كان من مصادر جوفية أو مصادر مياه سطحية.
- يتكون نظام نقل المياه من مصدرها إلى محطة تتقية المياه إما من قنوات مفتوحة أو مواسير ذات أقطار كبيرة.
- بعد التنقية، تضخ المياه عبر خطوط نقل متصلة بشبكة توزيع المياه إلى المنازل والشركات والمصانع.
- المياه الجوفية قد لا تتصل بخطوط نقل ولكن عادة يتم تطهيرها بالكلور وتضخ مباشرة إلى خزان أو إلى شبكة التوزيع.

٤



#### مصادر المياه

#### ١ - مصادر سطحية

- ممكن أن تكون بحيرات طبيعية
  - انهار
  - تيارات المياه الجارية
- الخزانات الموجودة خلف السدود

#### ٢ - مصادر جوفية

هى عبارة عن مصادر موجودة تحت سطح الأرض.



#### مرافق المياه

#### مرافق التخزین

- الخزانات الضخمة المتكونة خلف السدود
- خزانات الخدمة التي توجد في محطات المياه (البئر الرائق أو الخزان الأرضي)
- خزانات الخدمة في نظام التوزيع (خزانات علوية أو أرضية أو مرافق تحت الأرض)

#### مرافق التنقية

- لإزالة المواد العالقة والذائبة و لقتل الكائنات المسببة للأمراض.
- تُحتاج المياه الجوفية إلى عمليات إزالة للعسر، المواد المسببة للطعم والرائحة، الغازات الذائبة، والشوائب مثل الحديد والمنجنيز.
  - توفر محطات التنقية المعالجة اللازمة لتحويل المياه الخام إلى مياه صالحة للشرب

- أنظمة التوزيع
   و يتكون نظام التوزيع من شبكة المواسير، المحابس، حنفيات الحريق، خطوط الخدمة، العدادات، ومحطات الضخ.
   و يقوم هذا النظام بتوصيل المياه إلى المنازل، المصانع، الشركات، حنفيات الحرائق.
  - - ويجب أن يكون النظام كافيا لتغطية الاحتياجات القصوى .
    - يلزم وجود المحابس في النظام لفصل وعزل أي جزء من الشبكة
    - ٠٠ يجب أن يخلو النظام من الوصلات المتقاطعة مع مصادر المياه غير المعتمدة



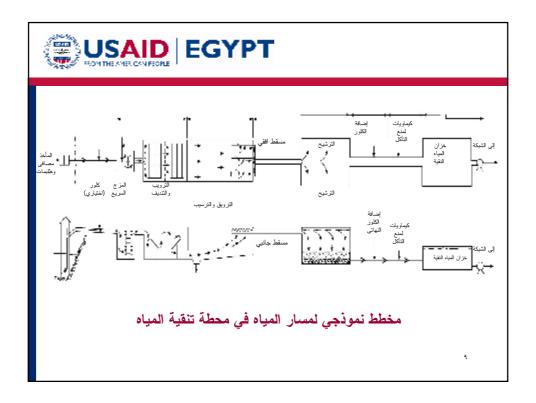
#### محطات تنقية المياه

الغرض من محطات تتقية المياه هو إنتاج مياه مستساغة صالحة للشرب ويعتمد حجم محطة المياه ونوع العمليات بها على عدة عوامل هي:

- كمية المياه المطلوبة لخدمة أعداد السكان الموجودة.
  - كمية المياه المطلوبة لمكافحة الحرائق.
    - جودة المياه (درجة النقاوة).
    - مقدار الشوائب الموجودة في الماء.
      - اعتبار ات التكلفة.

١







#### محطة تنقية المياه السطحية التقليدية

- الغرض الأساسي من المأخذ هو سحب المياه العكرة للداخل ومنع الأوراق والأجسام الأخرى من سد أو إتلاف الطلمبات والمواسير وأي أجهزة أخرى بمحطة التتقية.
- المأخذ والمصافي (مانعات الأعشاب): يوجد العديد من أنواع المصافي المختلفة عند مأخذ المحطة أو على خط سحب طلمبات المياه العكرة.
- فى بعض الأحيان يفضل ألا يتم إضافة الكلور المبدئي للمياه إذا ثبت وجود مواد بالمياه يمكن أن نتفاعل مع الكلور مكونة مواد مسببة للسرطان (تراي هالوميثينات).
- الترويب والتنديف: يتم إضافة المروبات مثل الشبة للمساعدة في إزالة الجسيمات الدقيقة الخفيفة والمواد العالقة الأخرى، فتقوم المروبات بمساعدة هذه الجسيمات على التماسك مع بعضها مكونة أجسام أكبر.
- تعرف عملية المزج بالتقليب البطئ بأسم عملية التنديف، وتتجمع كتل الجسيمات التي تكونت بواسطة الترويب مكونة ندف من الجسيمات، وهذه الندف الكبيرة من السهل إزالتها بواسطة الترسيب والترشيح.



#### (تابع) محطة تنقية المياه السطحية التقليدية

- الترسيب (الترويق): هو دخول الماء ببطء إلى حوض كبير، لتترسب الجسيمات تقيلة الوزن وعندما تصل هذه الندف إلى قاع الحوض تتجمع مكونة الروبة التي يجب التخلص منها، وتغادر المياه حوض الترسيب (المروق) عن طريق المرور فوق هدار موجود عند مخرج الحوض.
- الترشيح: بعد مرحلة الترويق يمر الماء خلال بعض المرشحات لإزالة ما تبقى به من جسيمات وشوائب عالقة ويصنع المرشح من الرمل، فحم الانثر اسيت، و أنواع أخرى من الحبيبات أو مجموعة من هذه المواد كلها.
- الكلورة: بعد الترشيح يتم تطهير الماء بواسطة عمليات الكلورة، لقتل ما تبقى من الكائنات التي تسبب الأمراض.
- إذا كان الماء المعالج (المنقى) من النوع الأكال (قادر على إتلاف المواسير المعدنية) يجب إضافة مواد كيماوية لتقليل هذا التآكل ومنع تكون الصدأ.
- التخزين: يتم تخزين المياه المنقاة في خزان (البئر الرائق) إلى أن يتم ضخه في شبكة التوزيع للاستخدام أو للتخزين أثناء فترات الطلب المنخفض حتى يتم استخدامه فيما بعد في أوقات الذروة، وكذلك يعطي التخزين الفرصة للتلامس مع الكلور ليتم التطهير



## (تابع) محطة تنقية المياه السطحية التقليدية

#### • إزالة عسر المياه:

تحتوي بعض محطات المياه على عمليات إزالة عسر الماء، وتتم هذه العملية لإزالة العسر الزائد الذي يحدث بسبب الكالسيوم أو المنجنيز، وعسر الماء يتسبب في زيادة استهلاك الصابون عند الغسيل كما يساعد على تكوين صدأ في سخانات المياه والمواسير.

#### إزالة الحديد والمنجنيز:

الحديد والمنجنيز من المواد غير المرغوب في تواجدها في الماء لأنها تتسبب في وجود لون سئ للمياه وكذلك تحدث بقعاً في الملابس ويمكن أيضاً أن تتسبب في نمو بكتريا الحديد التي تقوم بتغيير طعم ورائحة الماء.



#### واجبات ومسئوليات مشغل محطة المياه

- التشغيل والصيانة: المحافظة على قيام المحطة بإنتاج المياه الصالحة للشرب.
- الإشراف والإدارة: الإشراف على الأفراد التابعين له وتدريب العاملين، حفظ سجلات التشغيل والصيانة وإعداد ميزانية المحطة
- العلاقات العامة: شرح وتوضيح الغرض من وجود محطة تتقية المياه لأي زائر، المظهر العام للمحطة، التعامل مع شكاوي المواطنين.
- السلامة والأمان: يتأكد أن المحطة مكان آمن للعمل أو الزيارة الوعي بمصادر المخاطر الموجودة

۱۳



## ما الذي يلزم لتكون مشغل محطة

- الرغبة
- التعليم الجامعي أو الصناعي
- دراسة الطرق الحديثة، الأجهزة المتطورة
- استخدام المعدات الحديثة ذات التكنولوجيات المتقدمة
  - إجادة استخدام الكمبيوتر

يمكنك (أي تصبير الخدل منعل محطة لإفوا بدرأس التعلم اليو)

الفصل الثانى

المياه ومصادرها

## اليوم الأول الجلسة الثالثة

## ملخص الجلسة

#### الموضوع:

• المياه ومصادرها

#### الأهداف:

بانتهاء التدريب على هذا الفصل ينبغي أن يكون المتدرب قادراً على أن:

- يصف أهم الخواص الطبيعية للمياه وعلاقة ذلك بصور توافرها بصورة نقية وتكوينها وأهميتها للحياة.
- يشرح مفهوم علم "الهيدرولوجي" والدورة الهيدرولوجية ومصادر وأشكال المياه المتوفرة لاستخدام الإنسان وأنشطته.
- يشرح كيفية ومصادر تكوين المياه الجوفية، وأشكال توافرها وطبيعة المياه بها وكيفية الحصول عليها لتنقيتها للاستخدام.
- يقسم أنواع المياه وفقاً لصلاحيتها للاستخدام والفارق بين صلاحية المياه ونقاء المياه والمقصود بكل منهما ويشرح أسباب مشاكل مصادر المياه.
  - يصنف المواد الملوثة للمياه وما تسببه وآثارها على الصحة و الصناعة.
- يصف الطحالب وأثرها على المياه خاصة الأس الهيدروجيني وعلاقة ذلك بتنقية المياه السطحية المحتوية عليها.
- يشرح أهم الفروق بين عمليتي تنقية المياه لأغراض الشرب والاستخدام الآدمي وتنقيتها لأغراض الصناعة.
- يشرح أهم العوامل التى تؤدى إلى نمو الطحالب وكيفية التغلب على هذه المشكلة فى مياه الشرب.
  - يذكر مع الشرح الطرق المتبعة للحد من تكاثر الطحالب في المسطحات المائية

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

#### مدة التدريب:

• ساعتان ونصف.

## مساعدات التدريب:

- جهاز عرض الشرائح وملحقاته.
- السبورة البيضاء أو السبورة الورقية وملحقاتها.

## مواد التدريب:

- شرائح الفصل الثاني من رقم ١ إلى رقم ٢٧.
  - دليل المتدرب الفصل الثاني.

## الجدول الزمنى للتدريب

الزمن		واد التدريب	4		
المقدر	٠٠	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقیقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
١.			۲	اشرح الأهداف وراء دراسة هذا الموضوع	أهداف الأداء (التعلم)
۲.			٣	<ul> <li>اشرح الصور التي يوجد عليها المياه</li> </ul>	الدورة الهيدرولوجية للمياه
			٤	<ul> <li>اشرح الدورة الهيدرولوجية للمياه</li> </ul>	
10			٥ إلى ٨	اذكر المصادرالمختلفة للمياه العذبة	مصادر المياه
۲.			٩	اشرح الخواص المختلفة للمياه	خصائص المياه
70			١.	<ul> <li>عدد أقسام المواد الدخيلة على المياه</li> </ul>	المواد الملوثة وما تسببه
			11,71	– اذكر انواع الملوثات ومشاكلها	من مشاكل صحية
			١٣	<ul> <li>قسم المياه طبقاً لدرجة نقاوتها</li> </ul>	
			١٤	<ul> <li>اشرح الطرق المتبعة لتنقية المياه حسب</li> </ul>	
				الأغراض المختلفة لاستخداماتها	
١.			10	عرف الفرق بين النوعية المعتادة للمياه	تحديد نوعية مياه
				والنوعية الطارئة وحالات تواجدها	المصندر
١.			١٦	- عرف ماهى الطحالب وخواصها	الطحالب
				والعوامل التي تؤدي لنموها	

		١٧	<ul> <li>المشاكل التي تسببها الطحالب في المياه</li> </ul>	
		1 1	المساحل التي نسببها الطحالب في المياه	
10		١٨	<ul> <li>اشرح العوامل المختلفة التي تؤثر على</li> </ul>	العوامل التي تؤثر على
		إلى	نوعية وجودة المياه وأسباب المشاكل	جودة مصدر المياه
		۲.	التى تتواجد فى مصادر المياه المختلفة	
70		۲١	بين أن هناك العديد من الطرق للتحكم في	التحكم في الطحالب
		إلى	زيادة الطحالب والقضاء عليها لما لها من	
		77	مضار	
			أذكر هذه الطرق وأشرحها بالتفصيل – كيف	
			تتم ومتى تستخدم كل منها.	
١.		77	بين الوسائل المختلفة التي يمكن بواسطتها	مواجهة زيادة الطحالب
			التقليل من آثار الطحالب وأضرارها على	في المرشحات
			المرشحات.	



## الفصل الثانى المياه ومصادرها



#### المياه ومصادرها

#### أهداف الأداء (التعلم):

بانتهاء التدريب على أعمال هذا الفصل ينبغي أن يكون المتدرب قادرا على أن:

- يصف أهم الخواص الطبيعية للمياه وعلاقة ذلك بصور توافرها وتكوينها وأهميتها
- يشرح مفهوم علم "الهيدرولوجي" والدورة الهيدرولوجية ومصادر وأشكال المياه المتوفرة لاستخدام الإنسان وأنشطته.
  - يشرح كيفية تكوين المِياه الجوفية، وطبيعة المياه بها وكيفية الحصول عليها
  - يقسم أنواع المياه وفقاً لصلاحيتها للاستخدام والفارق بين صلاحية المياه ونقاءها.
- يصنف المواد الملوثة للمياه وما يسببه كل منها واثارها على الصحة أو الصناعة.
  - يصف الطحالب وأثرها على المياه وعلاقة ذلك بتنقية المياه السطحية.
- يشرح أهم العوامل التي تؤدي إلى نمو الطحالب وكيفية التغلب على هذه المشكلة.
  - يذكر مع الشرح الطرق المتبعة للحد من تكاثر الطحالب في المسطحات المائية
- يشرح الفروق بين عمليتي تتقية المياه للاستخدام الآدمي والإستخدام في الصناعة

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ٢. المياه ومصادرها



#### المياه ومصادرها

الماء شريان الحياة على كوكب الأرض، ولذلك يسمى بكوكب الماء، حيث يغطى الماء في حالته السائلة والصلبة أربعة أخماس كوكب الأرض.

ويتكون الماء كيميائياً من عنصرى الهيدروجين، والأكسجين، بنسبة ٢ : ١ حجماً ونسبة ١ : ٨ وزنا.

#### صور المادة ثلاث:

- الغازية بخار الماء
- السائلة الماء العادي
  - الصلبة الجليد

٣



برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ٢. المياه ومصادر ها



#### مصادر المياه العذبة

هى نتاج سقوط الأمطار، فإذا تجمعت الأمطار على سطح الأرض فهى تكون الأنهار والمجارى المائية الأخرى، كما يمكن أن تتجمع مياه الأمطار فى خزانات وبحيرات لاستخدامها فيما بعد. وأما ما يتخلل سطح الأرض إلى باطن الأرض فهى المياه الجوفية، ويوجد مصدران للمياه:

- میاه سطحیة
- میاه جوفیة

c



#### مصادر المياه العذبة

#### ١ - المياه السطحية

وهى الأنهار والمجارى المائية والبحار والمحيطات والبحيرات الطبيعية، تعتبر مياه الأمطار أقرب المياه نقاوة إذا تعذر الحصول على مياه نقية

#### ٢ - المياه الأرضية (الجوفية)

- هي جزء من المياه المتدفقة ومن مياه الأمطار يتخلل سطح التربة وطبقات الأرض المختلفة وتوجد في الأشكال التالية:
- الآبار: ويتم حفر سطح الأرض لاستخراج المياه من حوض المياه الجوفية (خزان المياه الجوفي). ويستخدم الضنخ (طلمبات الضخ) لرفع المياه من النه
- الينابيع: هي المياه التي تتدفق بطريقة طبيعية من الأرض، من المنطقة المائية،
   أو المنطقة الصخرية الحاملة للمياه الارتوازية.



#### خزانات المياه الجوفية

- الخزان الجوفى الحر وهو عبارة عن مياه تشبعت بها حبيبات التربة؛ نتيجة تسرب مياه الأمطار والأنهار والبحيرات والمجارى المائية، وتسمى بخزانات المياه الحرة (Phreatic Aquifer)
  - الخزان الجوفى المحصور أو شبه المحصور
- هو عبارة عن مياه نفذت إلى طبقات الأرض العميقة؛ نتيجة تسرب من مياه أمطار أو بحيرات أو أنهار حتى استقرت بين طبقتين، فإذا كانت الطبقتين منفذتين سميت خزانات جوفية شبه المحصورة (Leaky Aquifer). أما إذا كانت الطبقة العلوية غير منفذة (صماء) والسفلى منفذة أو الطبقتين صماءتين سميت خزانات المياه الجوفية المحصورة
  - .(Confined Aquifer) v



برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى - أ)  $\Upsilon$ . المياه ومصادرها



#### خصائص المياه

- خصائص طبيعية:
- تشمل درجة الحرارة، العكارة، اللون، الطعم، الرائحة.
  - خصائص كيميائية:
- تشمل الرقم الهيدروجيني، والعسر، والأكسجين الذائب، والمواد الذائبة.
  - خصائص بيولوجية:
  - تشمل البكتيريا والفيروسات التي يحتويها الماء.

٩



### المواد الملوثة للمياه

تنقسم المواد الدخيلة على المياه إلى ثلاثة أقسام:

- مواد ذائبة:
- أملاح كربونات وكلوريدات وسلفات ونترات الكالسيوم والماغنيسيوم والصوديوم ومركبات الحديد والمنجنيز والسيليكا، وفضلات المجارى والمصانع علاوة على الغازات الذائبة.
  - مواد عالقة:
  - الطين والرمل والمواد النباتية وفضلات المصانع والمجاري والبكتيريا.
    - مواد غروية (ما بين الذائبة والعالقة):
       أكسيد الحديد والمنجنيز والمواد العضوية.

١.

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ٢. المياه ومصادرها



#### المواد الملوثة وما تسببه من مشاكل

#### المواد العالقة:

البكتيريا: بعضها يسبب أمر اضاً. الطحالب: تسبب لوناً وطعماً ورائحة. الطمى: يسبب عكارة.

#### المواد الغروية:

أكسيد الحديد:يسبب لوناً أحمراً. المنجنيز: يسبب لوناً أسوداً أو بنياً. المواد العضوية: تسبب لوناً وطعماً.

١,



## (تابع) المواد الملوثة وما تسببه من مشاكل

## الأملاح الذائبة:

أملاح الكالسيوم والماغنيسيوم:

الكربونات والبيكربونات تسبب قلوية وعسِراً مؤقتاً.

الكبريتات والكلوريدات تسبب عسرا دائما.

أملاح الصوديوم:

البيكربونات والكربونات تسبب قلوية.

الكبريتات تسبب رغاوى في الغلايات.

الكلوريدات تسبب طعماً.

#### الغازات الذائبة:

الأكسيجين: يؤثر على المعادن.

ثانى أكسيد الكربون: يؤثر على المعادن ويسبب حمضية.

ي كبريتيد الهيدروجين: يؤثر على المعادن ويكسب المياه طعماً ورائحة.

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ٢. المياه ومصادرها



## تقسيم المياه طبقاً لدرجة نقاوتها

#### ١ - المياه النقية الصالحة للشرب:

هي المياه الخالية من أى جراثيم أو مواد معدنية ذائبة تكسبها لوناً أو تجعلها غير صالحة للاستعمال أو غير مستساغة الطعم أو الرائحة. أى نتوافر فيها خاصيتان هما:

- النقاء صفة طبيعية المقصود بها خلو الماء من اللون والطعم والرائحة.
- والصلاحية لفظ طبى مقصود به عدم احتواء الماء على أى شئ ضار بالصحة.

#### ٢ - المياه غير النقية:

 هي المياه التي تعرضت لعوامل أكسبتها تغييراً في اللون أو الطعم أو الرائحة أو العكارة، إلا أن هذا لا يعنى تأكيد عدم صلاحيتها للاستخدام، إذ قد لا يتسبب هذا التلوث أية أمراض أو أضرار بالصحة.

#### ٣- المياه غير الصالحة للشرب:

هى المياه التى تحتوى على بكتيريا أو مواد كيماوية سامة تجعلها ضارة بالصحة
 العامة لما تسببه من أمراض، مما يؤكد عدم صلاحيتها للشرب.



## تنقية المياه

#### • التنقية لأغراض الشرب:

يلزم في هذه الحالة جعل الماء صحيا ومستساغا للشرب، فالغرض من التتقية هنا هو التخلص من العكارة واللون والطعم والرائحة، والبكتيريا الضارة والفيروسات، إذ أن وجود هذه المواد في الماء يجعلها غير مستساغة وضارة بصحة المستهلك.

#### • التنقية لأغراض الصناعة:

تشمل عمليات تجهيز المياه للصناعة على عملية التيسير علاوة على الترسيب والترشيح والتهوية، وفالماء العسر غير الميسر يسبب ترسب قشرة في أنابيب الخزانات مسببا زيادة في استهلاك الوقود وتلف الأنابيب.

وهناك صناعات كثيرة يتحسن أداؤها باستعمال الماء الميسر مثل صناعة النسيج النهائية، صناعة الخمائر والتقطير، وصناعة الورق والثلج.

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) Y. المياه ومصادرها



#### تحديد نوعية مياه المصدر

#### النوعية المعتادة

• هى النوعية المتواجدة أغلب فترات السنة وبدرجة جودة متقاربة من حيث مكوناتها وما تحتويه من العكارة والمواد الغروية والشوائب والمواد العالقة والبكتريا والكائنات الحية الدقيقة سواء كانت نباتية أو حيوانية أو طحلبية.

#### النوعية الطارئة

- حالات السيول حيث تكون المياه محملة بكميات زائدة من مسببات العكارة والشوائب والمواد الغروية.
  - حالات موجات الطحالب وما ينجم عنها من مشكلات الطعم والرائحة.
  - حالات صرف مياه الصرف الصحى أو الزراعي على مصادر المياه.
    - و حالات غرق بعض السفن المحملة بمواد كيماوية مختلفة.



#### الطحالب

- هي نباتات ميكروسكوبية تحتوى على مادة الكلوروفيل.
- الطحالب من أهم الكائنات التي تسبب إزعاج لمحطات المياه.
  - لون الطحالب قد يكون مخضراً أو أزرقا مخضرا.
  - تعطى طعم ورائحة غير محببين إلى مياه الشرب.
- نمو الطحالب بشكل ملحوظ يرفع رقم أيون الهيدروجين ويزيد قلوية المياه.

#### العوامل المؤدية إلى نمو الطحالب وازدهارها:

- التحول من فصل الربيع والخريف، حيث تكون درجة الحرارة ملائمة للنمو والتكاثر.
  - وجود المواد التي تتغذى عليها الطحالب وهي النيتروجين والفوسفات والنترات.
    - الضوء (أشعة الشمس).



#### (تابع) الطحالب

#### المشاكل التي تسببها الطحالب في المياه:

- مشاكل الطعم والرائحة (غير مقبولة).
- قصر نقص مدة التشغيل المرشحات في محطات المياه بسبب سدد الوسط الترشيحي نتيجة تراكم الطحالب.
- · زيادة الــ pH (قلوية المياه) مما يؤثر في كفاءة الكلور المستخدم لإيقاف نمو الطحالب.
  - استتزاف الأكسجين الذائب.
  - التحميل العضوى وهو زيادة المواد العضوية نتيجة تكاثر الطحالب

۱۱



## العوامل التى تؤثر على جودة مصدر المياه

- 1. العوامل الجوية: درجة الحرارة، شدة واتجاه الرياح، نوع ونموذج وشدة ومدة سقوط الأمطار.
  - ٢. الحرائق العشوائية التي قد تحدث من البرق والصواعق.
  - منطقة المصدر المائى: الطبيعة الجيولوجية، شكل الأرض، وتشمل طبوغرافية قاع المصدر المائى وعمقه ومساحته وأوقات امتلاء هذا المصدر وأنواع الحياة النباتية على ضفافه



#### أسباب مشاكل مصادر المياه

#### ١. المواد المغذية

تعمل الموادالمغذية مثل الفوسفات والنترات ومركبات النيتروجين العضوية كمصدر غذائي في المصادر المائية وتساعد على نمو الطحالب.

- ومصادر المياه الغنية بالمواد المغذية تكون غزيرة الإنتاج من النباتات والحيوانات المائية ويشار إليها بالمصطلح (Eutrophic).
- وفي مصادر المياه الغنية بالمواد المغذية تزدهر النباتات المائية مثل أعشاب البحيرات وغيرها من النباتات المائية.
- تساعد المصادر الغنية بالغذاء على نمو أعداد كبيرة من النباتات العالقة فى أوقات مختلفة خلال العام ويعرف النمو المفاجئ للأعداد الكبيرة باسم إز هار النباتات العالقة.

۱٩



#### أسباب مشاكل مصادر المياه

#### ٢. الإزهار الطحلبي

و هو مشكلة شائعة في مصادر المياه المستخدمة محليًا وقد تم تلخيصها في أنها تسبب العديد من المشاكل مثل:

- ١. الطعم والرائحة.
- ٢. تقليل دورة عمل المرشحات.
- ٣. زيادة الرقم الهيدروجيني مما يقال من كفاءة عمليات الكلورة.
  - ٤. استنزاف (استهلاك) الأكسجين الذائب.
    - ٥. زيادة الحمل العضوى.

۲.

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ٢. المياه ومصادرها



#### طرق التحكم في الطحالب

- استعمال الكيماويات للحد من تكاثر الطحالب.
  - الرقابة على إنشاء وتشغيل خزانات المياه.
    - اختيار نوع المأخذ المناسب.
    - إقامة السياج حول مدخل المياه.
      - سحب الكتل الطافية.
      - استخدام النباتات المائية.

۲.



## (تابع) طرق التحكم في الطحالب

#### استعمال الكيماويات للحد من تكاثر الطحالب.

تستخدم الكيماويات لحل المشاكل الناتجة عن ازدياد نمو الطحالب التي تؤثر على انسداد المرشحات أو تؤثر على إكساب الطعم والرائحة غير المقبولة للمياه. ويؤخذ في الاعتبار ما يلي:

- \_ التكلفة
- الكمية المطلوبة
- عدم السمية للإنسان والحيوان والنبات
  - سهولة التداول والتخزين.

#### ومن أشهر المواد الكيميائية المستخدمة

- استخدام كبريتات النحاس
  - استخدام غاز الكلور

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ٢. المياه ومصادرها



## (تابع) طرق التحكم في الطحالب

#### ثانيا: الرقابة على إنشاء وتشغيل خزانات المياه.

- عدم السماح بتواجد أماكن منعدمة الحركة (Dead Zone) على جوانب الخزانات.
- عدم تخزين المياه التي قد تحتوى على مواد عضوية في خزانات مكشوفة إذ أن تواجد المواد العضوية وضوء الشمس يساعدان على تكاثر هذه الطحالب.
  - تنظيف الخزانات المكشوفة دورياً مع تغيير المياه على فترات.
  - رش بودرة الكربون المنشط على سطح المياه حتى ينتج عن ذلك درجة من العكارة تحد من انتشار الضوء داخل المياه مما يحد من تكاثر الطحالب

۲۳



## (تابع) طرق التحكم في الطحالب

#### ثالثا: اختيار نوع المأخذ المناسب.

يراعى عند إنشاء المأخذ أن يقام على أدنى نقطة يمكن السحب منها لأن الأنواع الطحلبية سواء كانت التي تسبب رائحة كريهة للمياه أو التى تسبب انسداد الوسط الترشيحي بالمرشحات عامة تنمو في الطبقة السطحية للمياه بارتفاع من ١-٢م من سطح المياه ونادراً ما توجد في المستويات الأدنى من ذلك.



## (تابع) طرق التحكم في الطحالب

#### رابعا: إقامة السياج حول مدخل المياه

• عندما تظهر الطحالب في شكل كتل طافية (Bloom) فهي تسبب مشاكل عديدة والسياج عبارة عن نسيج، عادة يصنع من النايلون بأبعاد ١٥٠×٣م ويعوم من أعلى بقطع من الفوم (Styrene Foam) ومن أسفل يربط في ثقل (Chain) لجعل النسيج مفرود، ويشد علي جانبي النهر ليعارض اتجاه تيار المياه. وبهذه الطريقة أمكن اختزال حوالي ثلثي عدد الطحالب.

۲.



## (تابع) طرق التحكم في الطحالب

#### خامسا: سحب الكتل الطافية

- سحب الكتل الطافية تكون ناجحة عند تجمع (Bloom) في أماكن محددة من البحيرة بفعل التيار أو الرياح، ويتم التخلص منها باستخدام مركبين أحدهما مجهز لسحب الطحالب (الكتل الطافية) والآخر للتخلص منها بتركيز ها تحت ضغط وطرد مركزي ثم حرقها.
  - وهناك طريقة أخرى تجمع بين سحب الطحالب والتخلص منها (الأشعة فوق البنفسجية) في مرحلة واحدة.



## مواجهة زيادة الطحالب في المرشحات

- ١. زيادة جرعة المروب
- ٢. تطبيق الكلور المبدئي
- ٣. تقصير الفترة البينية لغسيل المرشحات
  - ٤. تعديل سرعة الغسيل
- ٥. تغيير نقاط سحب المياه من المأخذ والكمية
  - ٦. إدخال تقنية الشبك الدقيق
- ٧. تطبيق نظام الألواح المائلة بأحواض الترسيب
  - ٨. تقليل معدل الترشيح
- ٩. العمل على سرعة تدوير حركة المياه الخام بالمسطح المائي
  - ن، ١. رش كبريتات النحاس بالمسطح المائي للمياه الخام

١.

## الفصل الثالث

## تجميع المياه من المصدر إلى عملية التنقية وأنواع المآخذ

## اليوم الثانى الجلسة الرابعة

## ملخص الجلسة

#### الموضوع:

تجميع المياه من المصدر إلى عملية التنقية وأنواع المآخذ

#### الأهداف

بانتهاء التدريب على هذا الفصل ينبغي أن يكون المتدرب قادراً على أن:

- يصف المأخذ في محطات تنقية المياه وعوامل اختيار المأخذ المناسب والقياسات المطلوبة لذلك وأغراضها.
  - يشرح كيفية اختيار الموقع الجيد لمأخذ والشروط التي يجب توفرها في المآخذ.
- يذكر الفرق بين المأخذ ذو المستوى الواحد والمآخذ ذات المستويات المتعددة ومزاياها وعيوبها.
- يذكر مكونات المآخذ بشكل عام ومكونات كل نوع من أنواع المآخذ والإجراءات التي تتخذ لتطوير المآخذ .
- يصف أنواع المآخذ مع شرح شروط واستخدامات كل نوع وبيان ذلك على رسومات تخطيطية لكل منها.
- يشرح الغرض من المصافي ويصنف أنواعها ومكونات واستخدامات كل نوع وكيفية صيانتها وإصلاحها إن لزم.
  - يذكر مشاكل المآخذ المحتمل مواجهتها وكيفية التعامل مع هذه المشاكل ومهمات المآخذ.

#### مدة التدريب:

• ساعتين.

#### مساعدات التدريب:

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

- جهاز عرض الشرائح وملحقاته.
- السبورة البيضاء أو السبورة الورقية وملحقاتها.

## مواد التدريب:

- الشرائح من رقم ۳-۱ إلى رقم ۳-۳۷.
  - دليل المتدرب الفصل الثالث.

## الجدول الزمنى للتدريب

الزمن		واد التدريب	<u> </u>		
المقدر	1	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقيقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
١.			۲	اشرح الأهداف وراء دراسة هذا الموضوع	أهداف الأداء
٥				قدم فكرة عامة عن الموضوع ومحتويات هذا	مقدمة
				الفصل	
١.			٣	عرف ما هو المأخذ وما هي محتوياته ووظيفته	المأخذ
				في محطة المياه	
۲.			٤	<ul> <li>اشرح العوامل التي يجب مراعاتها عند</li> </ul>	شروط الموقع الجيد
			إلى	اختيار الموقع المناسب للمآخذ وكيف	للمأخذ
			٩	يمكن اختيار أفضل نوعية للمياه وما الذي	
				يجب عمله عند تغير جودة المياه وماهى	
				الشروط التي يجب أن تتوفر حتى يمكن	
				الموافقة على إنشاء المأخذ	
٤٥				<ul> <li>اشرح بالتفصيل الأنواع المختلفة من</li> </ul>	أنواع المآخذ
			١٠ إلى	المآخذ وشكل كل نوع ومكوناته والشروط	
			74	التى يجب أن تتوفر فيه وشروط	
				استخدامه واحتياطات السلامة التي يجب	
				مراعاتها (مأخذ الماسورة – مأخذ	
				الشاطئ – المأخذ المغمور – مأخذ	
				البرج – المأخذ المؤقت)	
۲.			7 £	اذكر واشرح الغرض من المصافى وأنواعها ثم	المصافي
			إلى	اشرح مع عرض الرسم تركيب مانعة	
			77	الأعشاب الميكانيكية وكيفية عملها	

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

١.		۲۸	وضىح وظيفة سحارة المأخذ ومكوناتها والشروط	سحارة المأخذ
			التصميمية لها	
10		، ۲۹	وضح دور طلمبات رفع المياه العكرة في	طلمبات رفع المياه
		٣.	محطة المياه وموقعها من عملية التنقية ثم اشرح	العكرة
			فكرة عن أنواع هذه الطلمبات وأجهزة البيان	
			الملحقة بها	
10		٣١	يشرح المدرب الإجراءات التي يمكن اتخاذها	التعامل مع مشاكل
		إلى	لمواجهة المشاكل المختلفة التي تتعرض لها	ومهمات المآخـــذ
		40	المآخذ مثل القواقع والأسماك	
10		۲۲، ۲۲	يوضح المدرب أن هناك العديد من العوامل التي	الدراسات الفنية لتصميم
			تدخل فی تصمیم المآخذ والتی یجب دراستها	المأخذ
			قبل البدء في إنشاء أي مأخذ مثل طبيعة التربة	
			فى المنطقة والتيارات المائية كذلك يبين أن	
			هناك العديد من الاعتبارات الفنية التي يجب	
			مراعاتها أهمها عوامل التهوية	



## الفصل الثالث

# تجميع المياه من المصدر إلى عملية التنقية وأنواع المآخذ

USAID EGYPT

## تجميع المياه من المصدر إلى عملية التنقية وأنواع المأخذ

#### أهداف الأداء (التعلم):

بانتهاء التدريب على أعمال هذا الفصل ينبغي أن يكون المتدرب قادرا على أن:

- يصف المأخذ في محطات تنقية المياه وعوامل اختيار المأخذ المناسب والقياسات المطلوبة لذلك وأغراضها.
- يشرح شروط الموقع الجيد لمأخذ والشروط التي يجب توفرها في المآخذ.
  - يذكر الفرق بين المآخذ ذو المستوى الواحد وذات المستويات المتعددة.
    - يذكر مكونات المآخذ بشكل عام ومكونات كل نوع من أنواع المآخذ.
  - یصف أنواع المآخذ مع شرح شروط ومکونات واستخدامات کل نوع .
- يشرح الغرض من المصافي ويصنف أنواعها ومكونات واستخدامات كل نوع وكيفية صيانتها وإصلاحها إن لزم.
  - يذكر مشاكل المآخذ وكيفية التعامل مع هذه المشاكل ومهمات المآخذ.

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ٣. تجميع المياه من المصدر إلى عملية التنقية وأنواع المأخذ



#### المأخذ

- المأخذ هو الأعمال الإنشائية التي نقام على المصدر المائي، لسحب المياه العكرة (الخام) بطريقة سليمة، وبالكميات المناسبة للاحتياجات.
- تمر منه المياه إلى المصافى ومواسير المأخذ ثم إلى بيارة محطة طلمبات المياه العكرة (الضغط المنخفض) لضخها إلى العملية.
- يشتمل المأخذ على الأعمال الإنشائية اللازمة لحماية قاع وجوانب المجرى المائي.

٣



## شروط الموقع الجيد للمأخذ

- أن يكون أقرب ما يمكن إلى محطة التنقية.
- أن يكون أبعد ما يمكن عن مطابق أو بيارات الصرف الصحى.
- أن يكون المأخذ على النهر أو الترعة في منطقة تكون فيها سرعة المياه أكثر من ١ متر في الثانية.
  - تدبیش جوانب الترعة عند منطقة المأخذ.



#### مستويات سحب المياه في المأخذ

#### ١. مأخذ ذو مستوى واحد

- يتم تركيب المأخذ في أعمق جزء من النهر أو المصدر حتى يمكن وصول المياه إليه حتى عندما يكون مستوى المياه في أقل منسوب له.
- مناسب أكثر في المجارى المائية ذات العمق الصغير والتي تكون نوعية المياه بها منتظمة من أعلاها إلى أسفلها طوال العام.
- تستعمل في الأنهار والترع لسحب المياه عند أقل منسوب تحسبًا لأوقات الجفاف،
- ويتميز هذا المأخذ ذو المستوى الواحد بأنه أقل تعقيدًا وبالتالى أقل في التكلفة الإنشائية عن المأخذ المتعدد المستويات نظرًا لبساطته.

٥



## مستويات سحب المياه في المأخذ

#### ٢. المآخذ ذات المستويات المتعددة

- تدخل المياه على أعماق تتراوح بين فتحات قرب سطح الماء إلى فتحات تصل إلى العمق،
- يمكن اختيار سحب المياه من المستوى الذي يوجد عنده أفضل نوعية للمياه
  - تسحب المياه من أعماق مختلفة تبعًا لاختلاف مواسم السنة حيث يمكن اختيار العمق الذى يتوافر عنده درجة الحرارة المناسبة وكمية الأكسجين الذائب المقبولة.
- وتوجد المآخذ متعددة المستويات في أبراج رأسية تنشأ في الأماكن العميقة
- يمكن تشغيل البوابات من فوق سطح هذا البرج أو عن طريق التحكم عن بعد
  - تركب البوابات على مسافات رأسية معينة على طول واجهة البرج حيث
    - ت تغذى المواسير التي تمتد من قاع البرج إلى محطة تنقية المياه.



#### الإستعداد للتشغيل عند تغير جودة المياه

- الاحتفاظ بسجلات عن اتجاه الرياح وسرعتها طول السنة وخاصة فى شهور الصيف والجو الحار.
  - ٢. الانتباه إلى حركة الرياح.
  - ٣. الرقابة الجيدة على الروائح ونتائج تحاليلها.
- لاستعداد لعمل التغييرات اللازمة في عمليات المحطة للتغلب على أي مشاكل طعم أو رائحة.
- عمل كل ما يمكن لمنع المياه ذات الطعم والرائحة من الوصول إلى شبكة التوزيع.

٧



## عوامل اختيار النوع المناسب من المآخذ:

- طبيعة مصدر المياه الخام (النهر أو الترعة) من حيث عرضه وعمق المياه فيه.
  - نقطة سحب المياه من المصدر، والتي يجب ألا تكون قريبة من الشاطئ.
  - متوسط عمق المياه بالمصدر، بحيث تكون نقطة سحب المياه أعلى من القاع وأقل من سطح الماء بالمسافات الآمنة.
- تغير منسوب المياه وتصرفاتها في المصدر على مدار السنة بحيث لا تتكشف مداخل المواسير عند أقل منسوب.
  - مدى استقامة المجرى المائي في موقع المصدر.
  - كمية المياه المطلوب أخذها من المصدر المائي لعمليات التتقية.
- · بُعد المصدر عن أماكن الترسيب في المجرى لضمان سحب مياه بدون رواسب.
- بُعد الموقع عن أماكن النحر لقطاع المجرى أو الشاطئ لضمان سلامة المنشآت
  - بُعد المأخذ عن مصادر التلوث المحتملة.
    - استخدام المجرى المائي في الملاحة.



## شروط الموافقة على إنشاء المأخذ

- نوعية المياه الخام ومناسبتها كيماويا للاستخدامات.
- كفاية عمق المياه بالموقع، حتى في خلال فترة السدة الشتوية.
- استقامة المجرى المائى قدر المستطاع فى الموقع المختار لتلافى مشاكل الترسيب والنحر والتى تتشأ عن وجود منحنيات فى المجرى.
- انتظام قطاع المجرى عند موقع المأخذ، وعدم احتمال تكون جزر ترسيبية.
- مراجعة مناسيب المياه بالمجرى، ومراجعة أقصى تغير بين أعلى وأقل منسوب، على مدار عدة سنوات.

•

٩



## أنواع المآخذ

- أ- مأخذ ماسورة (Pipe intake)
- ب- مأخذ الشاطئ (Shore intake)
- ج- مأخذ مغمور (Submerged intake)
  - د- مأخذ برج (Tower intake)
- هـ- مأخذ مؤقت (Emergency intake)

١.



#### المكونات العامة للمأخذ

- مواسير السحب
- البوابات المنزلقة
- محابس وبوابات تنظيم التدفق (محابس سكينة أومحابس فراشة)
- وقد توجد بوابات أمام فوهات المواسير (في حالة مأخذ الماسورة) لحجز الحشائش والأجسام الطافية الكبيرة وتكون ثابتة وترفع عن طريق ونش كهربى، بحيث يمكن رفع إحداها بغرض التنظيف وتكون الأخرى أمام فوهة الماسورة

١.

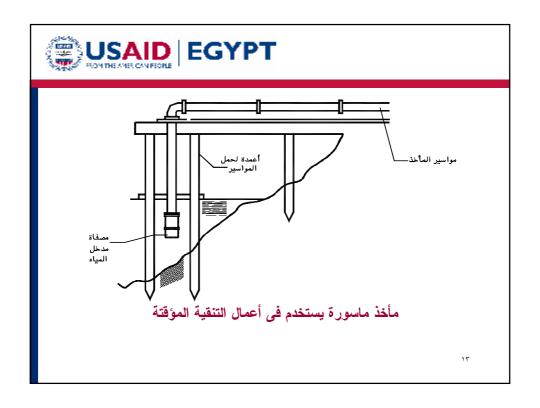


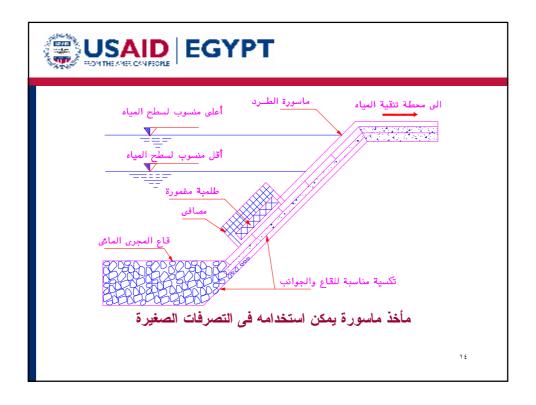
## أ- مأخذ ماسورة (Pipe intake)

يستعمل عادة في الأنهار الكبيرة، وهو عبارة عن ماسورة أو أكثر تمتد داخل مصدر الماء لمسافة كافية بعيداً عن الشاطئ لتفادى التلوث المحتمل على ألا يسبب هذا الامتداد إعاقة للملاحة. ويتم تحميل الماسورة داخل مصدر المياه على كوبرى مع تزويدها بالمحابس اللازمة للتحكم في سير الماء.

#### شروط مأخذ الماسورة

- أن تكون الماسورة على عمق حوالى ١ متر واحد من سطح المياه مع ضرورة معرفة أقل وأعلى منسوب للمياه بالنهر أو المجرى المائي.
  - ضرورة وضع علامات إرشادية للملاحة على مسار خط المواسير.
- ضرورة وضع مصدات مطاطية عند نقط ارتكاز المواسير فوق المنشأت الجديدة







#### ب- مأخذ الشاطئ (Shore intake)

- وهو عبارة عن حائط ساند وأجنحة تُبنى على الشاطئ مباشرة من الخرسانة المسلحة أو الطوب لوقاية مواسير المياه.
  - تمتد المواسير تحت الجسر، وتتتهى إلى بيارة طلمبات المياه الخام.
    - توضع شبكة على المأخذ لحجز المواد الطافية والأسماك.
- يستعمل هذا الطراز في القنوات الملاحية وغير الملاحية على السواء، وفى الأنهار الصغيرة نظراً لأنه لا يعوق الملاحة.

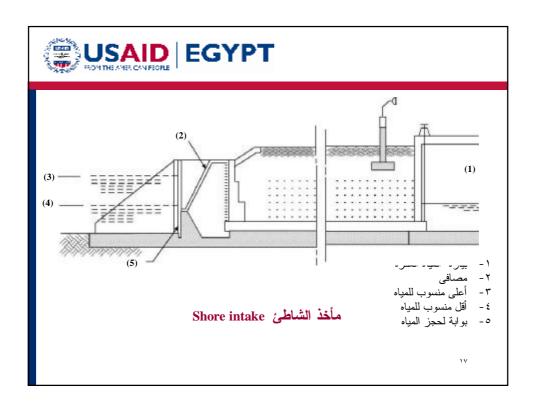
#### • شروط استخدام مأخذ الشاطئ:

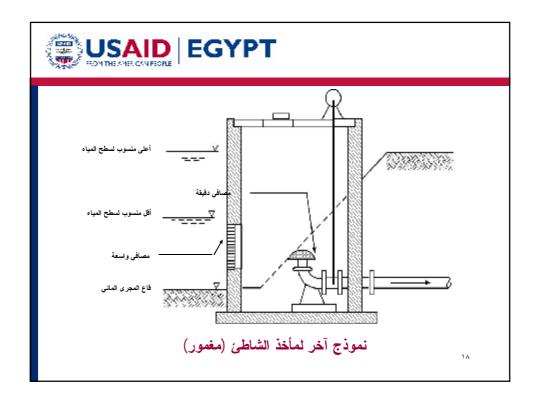
- ألا يقل ميل الماسورة عن ١% في اتجاه عنبر الطلمبات.
  - استقامة مواسير السحب.
- يتزويد المأخذ بالشبك المانع للأعشاب والأجسام الكبيرة عند مكان السحب



# كيفية تطوير مأخذ الشاطئ

- عمل مصافى شبك على بداية المواسير.
- تجهيز قارب وتدريب عدد من العاملين على كيفية التخلص من الأعشاب وورد النيل الذي قد يتراكم أمام فتحات المواسير.
  - عمل فتحات تفتيش على المواسير.
- إذا كان المأخذ يبعد عن المحطة يراعى تجهيز وردية المأخذ بأجهزة اتصال لاسلكية.
- الاهتمام بمانعة الأعشاب الميكانيكية وتوفير مصدر مياه قوى لغسيل الشبك أو المصافى الدوارة.
  - ضرورة الاهتمام بإجراءات السلامة والصحة المهنية.







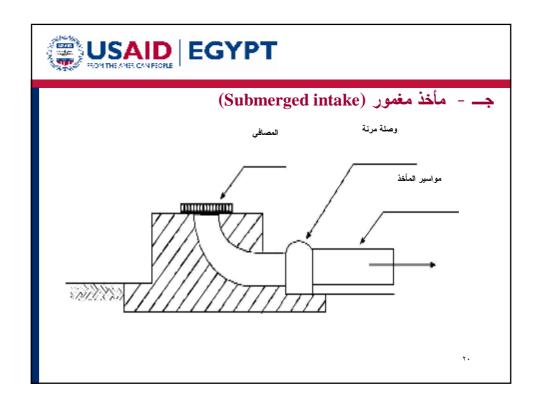
## جـ - مأخذ مغمور (Submerged intake)

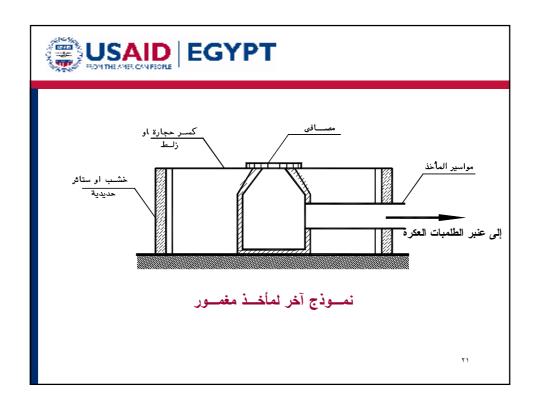
- هو عبارة عن ماسورة مثبته في قاع المجرى المائي بواسطة كمرات خرسانية أو خلافه.
- يستعمل هذا المأخذ في الأنهار أو المجارى الملاحية الضيقة، وفي حالات احتمال تلوث الشاطئ بالمواد الطافية الناتجة من العوامات أو السفن على الجانبين.

#### وعند تصميم هذا المأخذ يجب مراعاة ما يلى:

- تكون فوهة الماسورة أسفل منسوب المياه وأعلى من منسوب قاع المجرى المائى وتجهز فوهة الماسورة بالمصافى لحجز الأعشاب والأجسام الكبيرة.
  - استقامة خطوط المواسير.
  - لا يقل الميل في اتجاه عنبر الطلمبات عن ١%.

١.









#### هـ -مأخذ مؤقت (Emergency intake)

وهو يستعمل في حالات الطوارئ، أو في الحالات المؤقتة التي يستدعى الأمر فيها الاعتماد على المياه السطحية كمصدر للمياه. وهو عبارة عن ماسورة مرنة ممتدة على حامل يطفو على سطح الماء. وهذه الماسورة المرنة تكون متصلة مباشرة بطلمبة الضخ.

#### أنواع المآخذ المستعملة في مصر هي:

أ- مأخذ الماسورة عند استعمال النيل كمصدر للمياه.

ب- مأخذ الشاطئ عند استعمال الترع أو الرياحات كمصدر للمياه.

۲۳



# المصافيي

الغرض من المصافى هو حجز الأشياء الكبيرة كالأغصان والنباتات والأجسام الطافية التي يمكن أن تسد أو نتلف أو تعطل معدات المحطة.

#### أنواع المصافى

أ- المصافى ذات القضبان (Bar screens)

ب- المصافى ذات الشبك (Mesh screens)

۲:



#### المصافى ذات القضبان (مانعة الأعشاب الثابتة) Bar Screens

- وتصنع من قضبان الصلب الملحومة على مسافات متساوية مع بعضها بمقاسات مختلفة،
- تنقسم إلى مصافى ذات فتحات صغيرة، وتكون المسافة بين القضبان (١٠٥ إلى ١٣٥ مم)، أو مصافى ذات فتحات متوسطة (١٣٠ إلى ٥ مم)، أو مصافى ذات فتحات كبيرة (٣٢ إلى ١٠٠ مم).
  - وأكثرها استخداما المصافى ذات الفتحات المتوسطة أو الكبيرة،
- يتم تركيب هذه المصافى فى مسار المياه الداخلة إلى مأخذ المياه بزاوية ميل ٦٠ إلى ٨٠ درجة مع المستوى الأفقى لسهولة عملية النظافة ولمنع الانسداد حيث يتم تنظيفها يدويا.

۲0



# مانعة الأعشاب الميكانيكية Mechanical weed screen

- وتتكون من مجموعة من الألواح أو السلاسل المصنعة من الشبك الصلب المجلفن أو الصلب الذي لا يصدأ داخل إطار من الصلب الذي لا يصدأ ومثبتة على سير مفصلي من الصلب.
- قد تكون ذات حركة رأسية أو حركة دائرية وتتراوح فتحات الشبك بين ٣×٣ مم إلى ٥٠٥ مم. عمر الله ٢٠٥ مم.
- تعتمد نظرية عمل مانعة الأعشاب الميكانيكية على تغير سرعة المانعة حسب حالة وحجم كمية العوالق الموجودة على الشبك؛ فعندما تكون كمية العوالق كبيرة يقوم النظام الآلى بتغيير السرعة إلى السرعة الأعلى مع تغيير ضغط طلمبة غسيل الشبك إلى الضغط الأعلى طبقا للنظام الآلى المعمول به





# سحارة المأخذ

- تحمل سحارة المأخذ (Intake conduit) المياه العكرة من المأخذ إلى محطة الطلمبات العكرة ومنها إلى محطة التنقية
- تتكون من ماسورة أو أكثر، أو قناة بقطاع يتناسب مع معدل تصرف المياه وطول القناة وطبيعة التربة.
- تتناسب مساحة مقطعها مع معدلات استهلاك المياه الحالية والمستقبلية ولمدة طويلة.
  - سرعة المياه عادة في سحارة المأخذ بين ٤٠ ١٠٠ سم/ ثانية.
  - في حالة استخدام مواسير يفضل تركيبها بميول صغيرة في اتجاه سريان المياه
     وذلك لمنع تجمع الهواء في المواسير



# طلمبات رفع المياه العكرة

#### تنقسم أعمال محطة المياه إلى ثلاث مراحل رئيسية:

- ١. مرحلة الضغط المنخفض (وتشمل طلمبات رفع المياه العكرة).
- ٢. مرحلة التنقية وتشمل عمليات الترويب والتنديف والترسيب والترشيح.
  - ٣. مرحلة الضغط العالى (وتشمل طلمبات المياه المرشحة).
- تصرف الطلمبة = كمية المياه العكرة التصميمية / عدد الطلمبات
- الرفع المانومترى للطلمبة = الرفع الإستاتيكي للسحب + رفع الطرد + مرة ونصف من قطر الخط.



# (تابع) طلمبات رفع المياه العكرة

- تنقسم طلمبات المياه العكرة إلى مجموعة أقسام طبقا للسرعة النوعية، وغالبا يتم اختيار الطلمبة حسب السرعة النوعية المطلوبة.
- يتم استخدام مبينات منسوب بيارة السحب وأجهزة الفصل التلقائي للطلمبات عند انخفاض المنسوب عن حد الخطر.
  - •
- تستخدم محابس السحب والطرد اليدوية والكهربية لعزل الطلمبات في حالات الطوارئ والصيانة.
- وتستخدم أجهزة قياس التصرف على الخطوط الرئيسية للتحكم في سرعة المياه 'ومعدلات تحميل المروقات وضبط جرعة الكيماويات.



# التعامل مع مشاكل ومهمات المآخذ

#### القواقع والرخويات متعددة الأشكال

- هى أنواع من الحيوانات الرخوية ذات أصداف مخططة يبلغ متوسط طولها حوالى ٣ سم وتحيا لمدة ٤ إلى ٨ سنوات .
- لها قدرة كبيرة على التناسل، وتتسبب في مشكلة كبيرة في المآخذ إذا تركت.
  - الأنسجة المتحللة من هذه الكائنات تسبب مشكل في طعم ورائحة الماء
- يوجد العديد من التقنيات للحد من هذه الظاهرة، ومن أكثر الطرق انتشارًا هي الإزالة الميكانيكية مع المعالجة الكيميائية بالكلور وبرمنجنات البوتاسيوم للتحكم في عدم رجوعها مرة أخرى.
- وتتكون المعالجة الكيميائية من نقاط حقن عند مدخل المآخذ لتوزيع المادة الكيميائية على التيار بأكمله عند مدخل وسيلة الإزالة الميكانيكية وقد يكون ذلك ضروريًا لتنظيف المصافى والمواسير المصابة بهذه الرخويات والقواقع.



# التعامل مع مشاكل ومهمات المآخذ

#### الأسماك

توجد ثلاث وسائل يمكن استخدامها لمنع الأسماك من دخول المأخذ، وهي:

- ١. المصافى الحاجزة.
  - ٢. أنظمة التوجيه.
- ٣. أنظمة الاصطياد ثم الإطلاق (الإفراج).

•





# التعامل مع مشاكل ومهمات المآخذ

#### المعالجة الكيميائية

- نتم المعالجة الكيميائية عند المأخذ من خـلال استخدام الكلور لأكسدة المركبات المسببة للطعم والرائحة عند المدخل.
- أظهرت الدراسات الحديثة أنه يجب تحاشى استخدام الكلور مبكرًا جدًا فــى
   عمليات التنقية عند احتواء المياه على مواد عضوية
- من المحتمل اتحاد المركبات العضوية مع الكلور وتنتج عنها النواتج الثانوية للتطهير مثل الترايهالوميثان.
  - يفضل استخدام ثانى أكسيد الكلور أو برمنجنات البوتاسيوم أو الكربون كبدائل للكلور في هذه المرحلة لتجنب وتقليل إنتاج هذه المركبات الثانوية



#### التعامل مع مشاكل ومهمات المآخذ

#### الطفو والتعويم

- عند تصميم المأخذ يجب الأخذ في الاعتبار تقييم وحساب التيارات الصاعدة لضمان ثبات هيكل المأخذ
- من الطرق المتبعة لمواجهة ومقاومة التيارات الصاعدة، هي استخدام الأثقال والأحمال وربط الأساسات
- أكثر الطرق شيوعًا للتوازن مع القوى الصاعدة هي تصميم الهيكل بوزن كافي لمقاومة جميع القوى الصاعدة المحتملة.

•

٣0



# الدراسات الفنية لتصميم المأخذ

- يجب أن تشمل هذه الدر اسات:
- أبحاث التربة، والدراسات الهيدروليكية ومراجعة المشروعات السابقة التي أقيمت في نفس المنطقة، ويجب مراجعة ومقارنة التكاليف المقدرة للوصول إلى أفضل الحلول ذات الجدوى الاقتصادية.
- يجب أن تغطى هذه الدراسات مساحات كافية بحيث تأخذ في الاعتبار أي ترتيبات أو تغيرات لموقع المأخذ عند التصميم النهائي.
- زيادة تكلفة إعداد الدراسات سوف توفر الكثير من التكاليف اللازمة أثناء الإنشاء أو الحد من المشاكل التي تواجه المأخذ أثناء التشغيل بعد ذلك،
  - يجب التأكد من سلامة طبقات التربة لتأسيس منشآت المأخذ عليها.



#### الاعتبارات التصميمية

- يجب وجود نظام تهوية يتناسب مع كمية الحرارة المتولدة من المحركات الكهربية وتأثيرات حرارة الشمس،
  - مراعاة كفاءة إزالة الغازات والروائح التي يمكن أن تنشأ وتتواجد
  - ضرورة توفير نظام التهوية الكافى لحماية وتخزين المواد الكيميائية المستخدمة في المأخذ.
- توفير التهوية الكافية لتجديد الهواء مع تعزيز التهوية لمواجهة حالات أعمال الصيانة التي قد تتم في هذا المكان.
  - يجب تركيب النوافذ الواقية من الحشرات عند مداخل وفتحات التهوية، أو تركيب فلتر هواء ذو مساحة سطحية كبيرة على وحدات التهوية.

الفصل الرابع

الترويب والتنديف

# اليوم الثانى الجاسة الخامسة

# ملخص الجلسة

#### الموضوع:

#### • الترويب والتنديف

#### الأهداف:

بانتهاء التدريب على هذا الفصل ينبغي أن يكون المتدرب قادراً على أن:

- يصنف أنواع ومصادر الجسيمات والشوائب الموجودة في المياه السطحية وأساليب إزالتها من المياه والمواد المستخدمة في ذلك.
- يشرح مصطلحي الترويب والتنديف وأهميتهما في تنقية المياه للشرب وعناصر هما والتحولات التي تتم خلالهما.
  - يشرح عملية المزج السريع والقوى المؤثرة عليها.
- يذكر أنواع المروبات الابتدائية ومساعدات الترويب وأداء أمثلة من كل منها في عملية الترويب وكفاءته للترويب.
- يشرح كيمياء المروبات الأساسية والعوامل المؤثرة على أداء عملية الترويب والأجهزة المستخدمة لتحسين الخلط.
- يشرح الغرض الأساسي لعملية المزج السريع وثلاثة أساليب على الأقل لخلط المواد الكيماوية المروبة في تدفق المحطة.
- يشرح التنديف وتأثير زمن المكث في عملية التنديف ويقارن بين أحواض ومقصورات التنديف المختلفة وسبب فصل المقصورات.
- يشرح علاقة الترويب والتنديف بعمليات التنقية الأخرى وتأثيره على التطهير والتحكم في عمليات التنقية.
  - يذكر خطوات التشغيل الأمثل لعملية الترويب والتنديف الفعلية في الظروف الطبيعية.
    - يشرح أهمية اختبار الكأس ويذكر خطوات إجرائه وتقييم نتائجه.

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى - أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

• يذكر أشهر الكيماويات التي تستخدم في الترويب، وكيفية اختيارها .

#### مدة التدريب:

• ساعتين ونصف

## مساعدات التدريب:

- جهاز عرض الشرائح وملحقاته.
- السبورة البيضاء أو السبورة الورقية وملحقاتها.

# مواد التدريب:

- الشرائح من رقم ٤-١ إلى رقم ٤-٢٠.
  - دلیل المتدرب الفصل الرابع.

## الجدول الزمنى للتدريب

الزمن	ب	مواد التدريب			
المقدر	. :1	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقیقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
١.			۲	استعرض أهداف هذا الفصل والغرض من	الأهداف
				التدريب	
١.			٣	اشرح ما هي الشوائب وكيفية تكونها في	طبيعة الجسيمات
				المياه وكيفية إزالنها	والشوائب الموجودة في
					الماء
٥			٤	- بين تسلسل عمليات المعالجة وموقع	الحاجة إلى الترويب
				الترويب والتنديف	و التنديف
٥			٥	– اشرح الفرق بين الترويب والتنديف	
				ولماذا يتم اجراء هذه العمليات	
10			٦	– صف عملية الترويب وأثرها في تكوين	وصف عملية الترويب
				الندف وعرف عملية المزج السريع	
				والغرض منها	
				– عرف المروبات وأنواعها وكيفية عملها	
			٧	واذكر أمثلة للمواد التى تستخدم	

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ)

ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

الزمن	,				
المقدر	. f	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقیقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
				وخاصة الشبة	
			٨	<ul> <li>عدد اعتبارات استخدام البوليمر</li> </ul>	
٣.			٩	اشرح مميزات وعيوب كل نوع من	مواد الترويب المختلفة
			إلى	المروبات المختلفة ثم بين استخدامات	
			١٦	الشبة في الترويب وكيفية تكون الندف	
10			١٧	الغرض الأساسي من عملية المزج السريع	المزج السريع
			١٨	وكيف تتم والنتائج والمعادلة المستخدمة	
				فی حساباته	
٥,			١٩	اشرح عملية الترويب ومكوناتها وموقعها	العوامل المؤثرة على
			إلى	فى تسلسل عمليات التنقية والمشاكل	أداء عملية الترويب
			30	المحتمل مواجهتها أثناء الترويب والعوامل	و التنديف.
				المختلفة التي تؤثر على عملية الترويب	
				وطرق الخلط المختلفة وأنواع القلابات	
				وشكل الحوض وزمن المكث	
١.			۳٦،	اشرح دور الترويب والتنديف وتأثيره على	تفاعل الترويب والتنديف
			٣٧	باقى عمليات التنقية	مع عمليات التنقية
					الأخرى
٥			٣٨	اشرح أهم الاعتبارات التي يجب مراعاتها	تشغيل العملية
				في مراقبة عملية الترويب والتنديف	
٣.			٣٩	اشرح أهم الإجراءات التي يجب مراعاتها	إجراءات التشغيل في
			إلى	في ظروف التشغيل العادية	ظروف التشغيل
			٤٧		الطبيعية
۲.			٤٨	- عرف ما هو زمن المكث وكيف يمكن	زمن المكث واختبار
			إلى	حسابه وأهميته	الكأس
				– اشرح بالتفصيل خطوات اجراء اختبار	
			٥٣	الكأس وكيفية تقييم النتائج ومدلولاتها	
				وكيفية تحديد الجرعة الأفضل	
٣.			0 £	- يشرح المدرب طريقة تحضير محلول	التغذية بالشبة
			•	الشبة وكيفية حساب معدل التغذية	
			٦,	ويذكر أهمية معايرة طلمبات الشبة	

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

الزمن	ب	مواد التدريب			
المقدر	• 1	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقيقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
				وطريقة عمل ذلك- الظروف	
				المناسبةالتي يجب تهيئتها لعمل الشبة	
				وطرق تخزين وتداول الشبة وشروط	
				استخدام المروبات في ضبط الأس	
				الهيدروجيني	

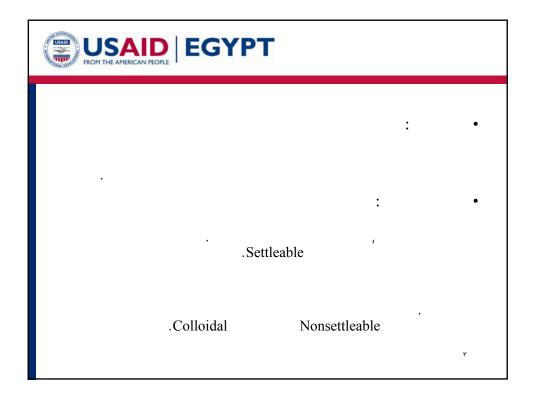


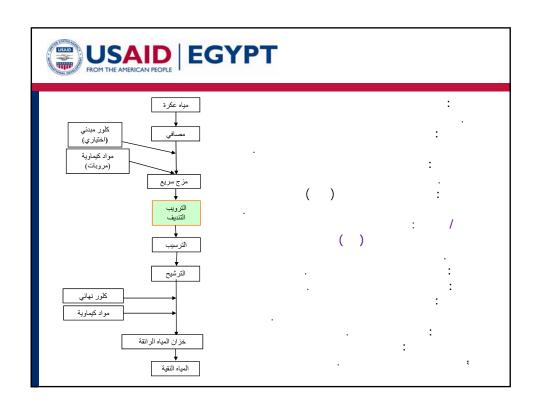
# الفصل الرابع



:( )

- يصنف أنواع ومصادر الجسيمات الموجودة في المياه السطحية وأساليب إزالتها.
  - يشرح مصطلحي الترويب والتنديف وأهميتهما في تنقية المياه للشرب.
    - يشرح عملية المزج السريع والقوى المؤثرة عليها.
    - يذكر أنواع المروبات الابتدائية ومساعدات الترويب
  - يشرح كيمياء المروبات والعوامل المؤثرة على الترويب وأجهزة الخلط.
- يشرح الغرض الأساسي لعملية المزج السريع وثلاثة أساليب على الأقل للخلط.
- · يشرح عملية التنديف وتأثير زمن المكث عليها ويقارن بين مقصورات التنديف.
  - يشرح علاقة الترويب والتنديف بعمليات التنقية الأخرى
    - .
  - يذكر أشهر الكيماويات التي تستخدم في الترويب، وكيفية اختيارها.





USAID EGYPT					
	.Non-settleable				
للمياه العكرة من	:				
	:				
	٥				

USAID FROM THE AMERICAN PEOPLE	EGY	<b>/PT</b>		
			:	•
			п п	
		·	:	•
	(	)		
				٦

```
CONTRACTOR PEOPLE CONTRACTOR FROM THE AMERICAN PEOPLE CONTRACTOR OF THE AM
```

USAID EGYPT	
	•
	•
	•
	٨



# $AI_2 (SO_4)_3 ($

- تعمل في حدود الأس الهيدروجيني لمياه النيل من (7 4).
  - رخيصة السعر ومتوفرة بالأسواق المصرية.
- سهلة الإذابة خلال الخلاط السريع (Flash Mix) والمزج البطيء (Gentle Mixing).
- ليس لها آثار جانبية على مياه الشرب صحيًا باستخدام الجرعات المناسبة.
  - لا تتأثر بارتفاع أو إنخفاض درجة حرارة المياه العكرة.
    - لا تتأثر بزيادة العدد الطحلبي.
    - تعمل بكفاءة عالية خلال فترة السدة الشتوية والسيول.
  - التخلص من أيونات الكبريت التي تتواجد بكثرة في مياه النيل.

٩



# $Al_2 (SO_4)_3 ($

- الطلمبات اللازمة لرفع الشبة إلى أحواض الترويب والتنديف غالية الثمن وصيانتها مكلفة.
  - الشبة الصلبة تسبب مشاكل في الطلمبات.
  - تحتاج الطلمبات إلى غسيل مستمر للزوجة العالية للشبة.
- تحتاج إلى تقليب مستمر لحوض التركيز الموجود بالخدمة أثناء التشغيل.
  - غبار الشبة ضار جدا بالصحة أثناء التركين.
  - اهتزاز خطوط الشبة أثناء التشغيل مما يؤدى إلى كسرها.
  - تحتاج العنابر الخاصة بالشبة إلى تجهيزات خاصة بالسلامة والصحة المهنية.

\_



## مميزات وعيوب الجير (أيدروكسيد الكالسيوم)

- : غير مكلف ورخيص في السعر.
  - متوفر بالأسواق المصرية.
- قلة مساحة عنبر الجير مقارنة بعنابر الشبة.
- \_\_\_\_ يستخدم في المحطات الصغيرة لصعوبة تركيزه.
- استخدام خزانات تحليل إضافية لإتمام عملية التركيز.
  - قلة خبرة القائمين على تحديد الجرعة.
- انبعاث درجة حرارة عالية تؤثر على كفاءة الترسيب.
  - زيادة الهالك من المادة الخام أثناء التركيز.

١,



# مميزات كبريتات الأمونيوم ( )

- كفاءة عالية في الترويب والتنديف والترسيب.
  - لا يوجد بها هالك أثناء التركيز.
  - قلة الجرعة المعملية مقارنة بالشبة.
- تعمل في الظروف المختلفة مثل درجة الحرارة وكمية العكارة والعدد الطحابي.
  - لها خاصية امتصاص الغازات.
  - الطلمبات اللازمة لضخها ليست مكلفة.
- ثبات وعدم اهتزاز خطوط الطرد يؤدى الى الحفاظ عليها والإستمرارية في التشغيل.



# عيوب كبريتات الأمونيوم ( )

- غالية السعر بدرجة عالية مما يؤدى إلى زيادة تكلفة تنقية المتر المكعب.
  - تحتاج إلى مبادل أيوني لزوم الإذابة.
  - تتأثر عملية الترويب بارتفاع درجة الحرارة.
- ذات كفاءة محدودة في حالة السيول والسدة الشتوية وزيادة كمية الطحالب حيث تحتاج إلى مروبات أخرى مساعدة.

۱۲



### مميزات وعيوب مركبات الحديد

#### المميزات

- رخص الثمن
- المعدات الخاصة بها ليست غالية.
- متوفرة بالسوق المحلى المصرى.
  - لا تتأثر بارتفاع درجة الحرارة.

#### العيوب

- تعمل في نطاق ضيق (المحطات الصغيرة فقط).
- تعمل على درجة pH تميل كثيرا إلى الحمضية وهذا على عكس مواصفات مياه نهر النيل.
- كفاءة محدودة في ترسيب العوالق العضوية حجم أقل من (١) ميكرون.

١:

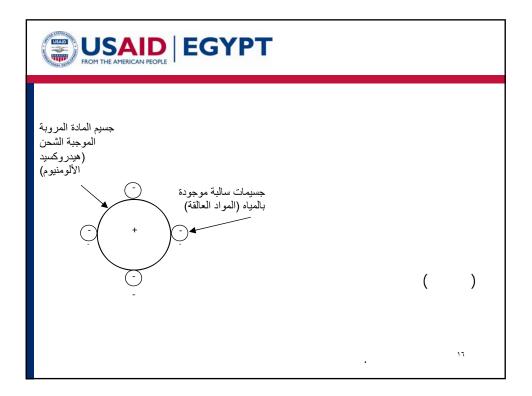


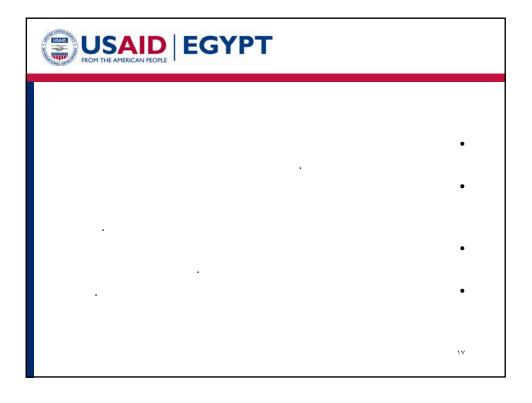
(pH)

•

كبريتات الألومونيوم (الشبة) + القلوية (بيكربونات الكالسيوم) = هيدروكسيد الألومونيوم (الندف) + كبريتات الكالسيوم + ثانى أكسيد الكربون

فى حالة نقص القلوية فى المياه يضاف إليها الصودا الكاوية أو الجير كبريتات الألومونيوم + الجير ( $(OH)_2$ ) =  $(Ca (OH)_2)$  هيدروكسيد الألومونيوم (الندف) + كبريتات الكالسيوم



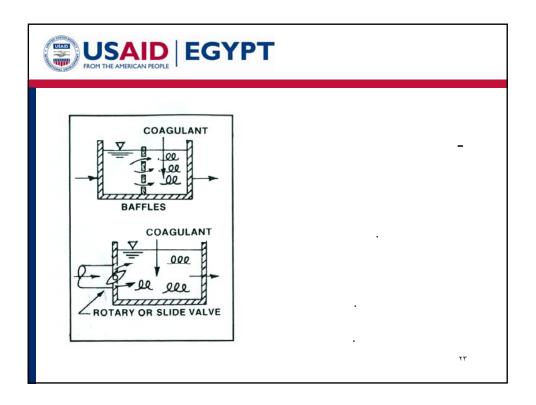


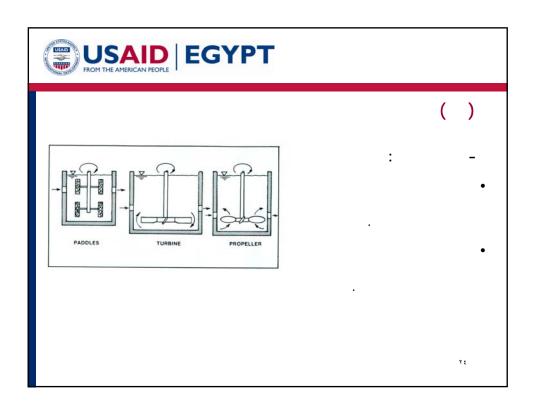
```
بمراجعة رقم رينولد للتحقق من التدفق المضطرب \mathbf{R}_{n} = \mathbf{\rho} \mathbf{V} \mathbf{D} \mathbf{\mu} \mathbf{R}_{n} = \mathbf{\rho} \mathbf{V} \mathbf{D} \mathbf{\mu} \mathbf{R}_{n} = \mathbf{\rho} \mathbf{V} \mathbf{D} \mathbf{\mu} \mathbf{R}_{n} = \mathbf{D} \mathbf{E} \mathbf{G} \mathbf{G}
```

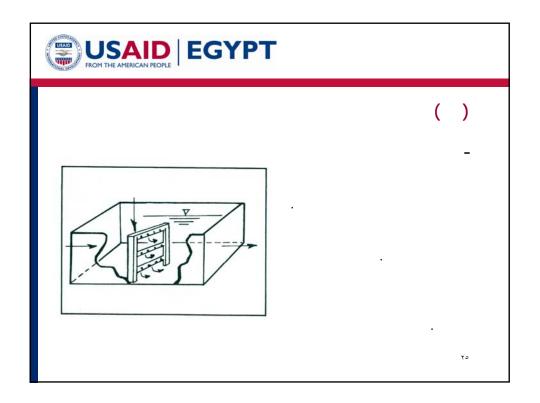
USAID EGYPT FROM THE AMERICAN PEOPLE	
	•
	•
-	•

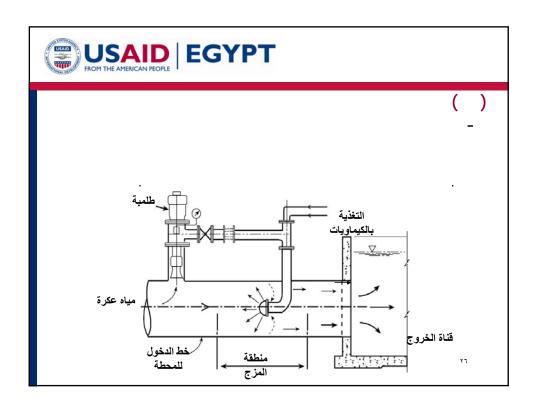
USAID EGYP'	т	
1	\	.1
.(	)	.2 .3 .4
		٧٠

USAID EGYPT	
:	•
	•
	YY











## أسس تصميم أحواض الترويب طبقًا للكود المصرى

مدة المكث ٢ : ٤ دقيقة

عمق المياه بالحوض ٢ : ٣ متر

السرعة بين الحوائط الحائلة في حدود ٢٠٥٣م / ث

المسافة بين الحوائط ١٫٥٠: ١٫٥٠ متر

السرعة المحيطية في حالة التقليب الميكانيكي في حدود ٣٠٠م/ث

يحتوى الحوض ذو التقليب الميكانيكي على ثلاثة صفوف من القلابات حيث تكون المساحة الصافية للصف الأول ٣٥% من المساحة المائية للصف الثاني و ١٥%من المساحة المائية للصف الثالث

۲۷



۲,۸

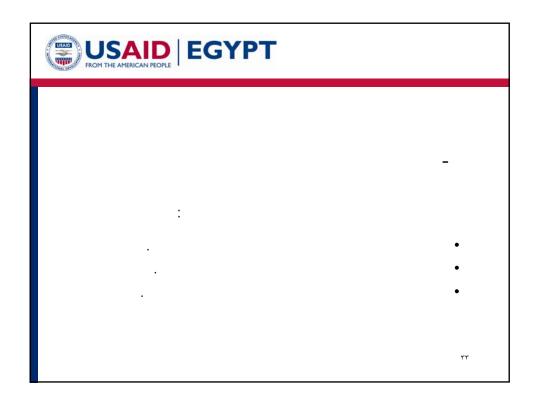
```
CONTRACTOR PEOPLE EGYPT

(1)

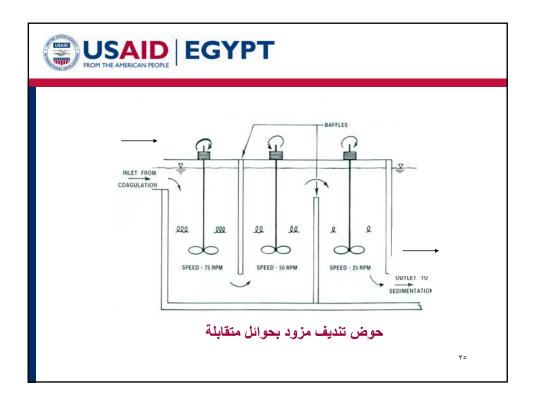
(1)
```

USAID EGYPT FROM THE AMERICAN PEOPLE				
		,	,	
	:	(	)	•
				•
				۳۱

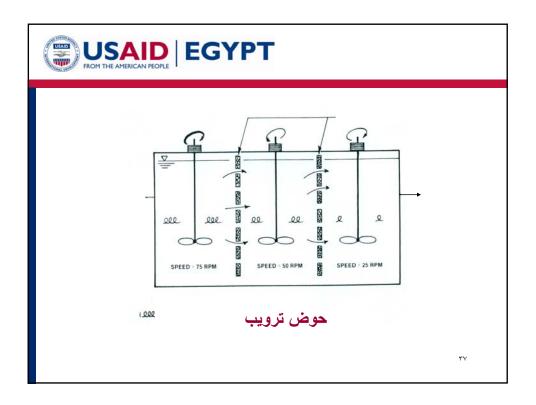
USAID EGYPT		
	( )	-
	:	•
		77

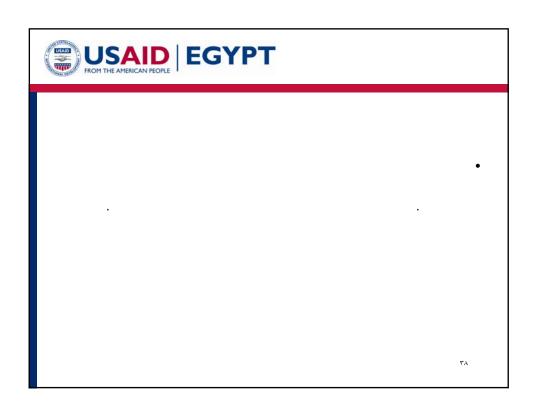












USAID EGYPT FROM THE AMERICAN PEOPLE	
	:
	•
	•
	79

USAID EGYPT		
.(	. )	يجب متابعة مايلى: 1. 2. 3. 4

USAID EGYPT	
	( )
	_
	- -
	_
	_
	٤١

USAID EGY	РТ	
		( )
)	,	•
	(	•
	·	•
		٤٢

USAID EGYPT FROM THE AMERICAN PEOPLE	
	( )
:	-
: -	•
· :	•
· ·	•
	٤٣

USAID EGYPT	
	( )
.(	-
	•
يحتاج المشغل إلى إجراء تغيير في الجرعات الكيماوية، أو ضبط سرعة ط المزج السريع	• وقد خلاه •
	££

```
( )

...-

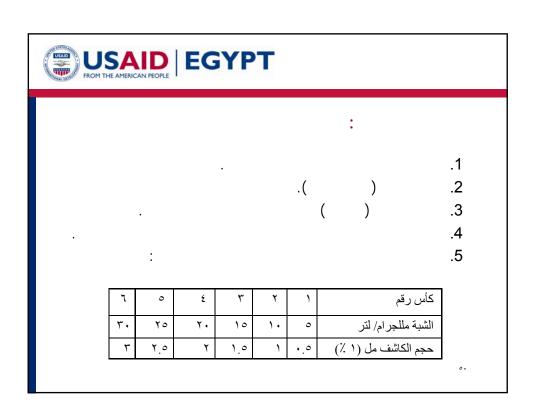
( )
```

USAID EGYPT FROM THE AMERICAN PEOPLE		
	(	)
		-
		•
		•
		•
		٤٦

USAID EGYPT	
	•
يجب إتباع الإجراءات القياسية للتشغيل الخاصة بمحطة محددة تبعاً لنوعية المياه العكرة	•
المياه العكره .	•
	٤٧

USAID EGYPT		
	,	
	(	
	٤A	





```
| Control | Cont
```

(3)	FROM TH	SAIT E AMERICAN PEC	) E	GYP	Т			
		٦	٥	٤	٣	۲	١	رقم الكأس
	ملجم / لتر	۳۰	70	۲.	10	١.	٥	الشبة
		٠.٩	٠.٥	۳.۰	۲.٠	٤.٤	٠.٨	عكارة المياه المروقة
		. /						• •

```
العوامل الهامة في تقييم نتائج اختبار الكأس:
1. معدل نكون الندف
2. ( ) .3 .4 .5 .6 .7 .8 .9
```

```
WE PROM THE AMERICAN PEOPLE LEGYPT

.%

. (

%

. .
```



# ضبط التغذية بالشبة

- تستخدم الطلمبات من النوع الترددى فى حقن محلول الشبة حيث يمكن ضبط التغذية بشكل دقيق.
- ويمكن حساب معدل التغذية بالشبة (لتر/ساعة) بالنسبة لمعدل تدفق المياه الخام (العكرة) الداخلة إلى المحطة وجرعة الشبة (جم/م") وتركيز محلول الشبة جم/لتر طبقا للمعادلة التالية:
  - معدل التغذية بالشبة ( $\operatorname{lir}(w)$ ) =  $\operatorname{nsch}(w)$  معدل التدفق للمياه الخام ( $\operatorname{n}''(w)$ ) × جرعة الشبة ( $\operatorname{nsch}(w)$ ) تركيز الشبة في اللتر ( $\operatorname{nsch}(w)$ )

•

EGYPT

.
( / )

USAID EGYPT				
	) .(		pH	•
				٥٧

USAID EGYPT		
<u>:</u>		_
		_
	(	
.(uPVC)		 0A



#### يجب أن تتضمن عنابر الشبة عناصر الحماية التالية:

- أن تكون مساحة العنبر كافية وتشمل التهوية الجيدة مع وجود شفاطات خاصة لذلك.
  - أن تكون الأرضية من البلاط المقاوم للأحماض.
- أن يكون العامل أو المشغل مجهزًا بجهاز استنشاق أو كمامة وخاصة عند استخدام الشبة الصلبة في تركيز الأحماض.
- أن يتم تسليم العاملين بالشبة أحذية خاصة لمنع التزحلق وخاصة أن محلول الشبة ذو لزوجة عالية.
- معالجة التسرب في طلمبات الشبة أولاً بأول وكذلك محابس الأحواض والخطوط

٥٩



.(

# (pH)

# أضرار استخدام جرعات أكبر من المروبات وتقليل الأس الأيدروجيني لتعزيز عمليات الترويب

- زيادة المواد الصلبة، وزيادة جرعة المروبات ينتج عنها زيادة في حجم الروبة.
- عند زيادة وجود المعدن +Al3 أو +Fe<sup>3</sup> أو +Fe<sup>3</sup> تصبح خواص تجفيف أسوأ.
  - زيادة تأكل الخرسانة والمعادن.

•

) •

٦.

القصل الخامس

الترسيب

# اليوم الثالث الجاسة السابعة والثامنة

# ملخص الجلسة

#### الموضوع:

• الترسيب

#### الأهداف:

بانتهاء التدريب على هذا الفصل ينبغي أن يكون المتدرب قادراً على أن:

- يحدد العوامل التي تؤثر في أداء أحواض الترسيب في محطة التنقية وعمليات تنقية مياه الشرب.
- يذكر المناطق التي يتكون منها حوض الترسيب والغرض من كل منها وآدائها في عمليات المعالحة.
  - يشرح الأنواع المختلفة من أحواض الترسيب وكيفية عملها في عملية التنقية.
  - يقوم بعمليات حساب زمن المكث في الأحواض المختلفة باستخدام المعادلات الخاصة بذلك.
- يجرى الحسابات المبدئية لأعمال الترسيب باستخدام الألواح/ الأنابيب المائلة ومقارنتها بالطرق التقليدية للترسيب.
  - يشرح خطوات تشغيل المروقات بأنواعها وخاصة المروقات النابضة.
- يذكر مؤشرات وإجراءات التشغيل في الحالة العادية في محطة التنقية ويضع قائمة لهذه المؤشرات.
  - يشرح الإجراءات الصحيحة لبدء تشغيل وايقاف حوض الترسيب في محطة التنقية.
    - يحلل ويذكر كيفية مواجهة متغيرات ظروف تشغيل المروقات.
      - يذكر العوامل التي تدخل في تقييم اداء عمليات الترسيب.

#### مدة التدريب:

• ساعتين ونصف

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى - أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

# مساعدات التدريب:

- جهاز عرض الشرائح وملحقاته.
- السبورة البيضاء أو السبورة الورقية وملحقاتها.

# مواد التدريب:

- الشرائح من رقم ٥-١ إلى رقم٥-٥٥.
  - دليل المتدرب الفصل الخامس.

# الجدول الزمنى للتدريب

الزمن	مواد التدريب		ı		
المقدر	1	دراسة	شريحة	إرشكادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقیقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
١.			۲	استعرض أهداف هذا الفصل والغرض	أهداف الأداء
				من التدريب	
١.			٤، ٣	عرف عملية الترسيب والغرض منها	عملية الترسيب
				وكيف تتم وما هو موقعها من تسلسل	
				عمليات المحطة	
٥			٥	راجع مع المتدربين ما يحدث قبل دخول	قبل الترسيب
				المياه حوض الترسيب بدءا من البحيرات	
				وصىولا إلى المروق	
10			٦ إلى	اشرح جميع العوامل التي تؤثر على	الجوانب الهامة في أداء
			١.	عملية الترسيب سواء العوامل الخارجية	عملية الترسيب .
				أو الداخلية أو خواص الجزيئات	
١.			17,11	أشرح وبين الأجزاء المختلفة لحوض	أحواض الترسيب
				الترسيب عل الرسم	
١.			۱۲ إلى	اشرح المناطق السابق ذكرها في حوض	مناطق حوض الترسيب
			١٨	الترسيب ووظيفة كل منها والعوامل	
				التصميمية وبين على الرسم الأجزاء	
				المختلفة	

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى - أ)

ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

الزمن	مواد التدريب		ı		
المقدر	. f	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقيقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
۲.			١٩ إلى	اذكر الأنواع المختلفة للمروقات واشرح	أنواع المروقات
			40	الفرق بينها واعرض اشكالها ثم يشرح	
				على الرسم تركيب كل من أنواع	
				الحوض المستطيل والأحواض المزدوجة	
				(ذات الدورين) والأحواض الدائرية	
				والمربعة ومميزات هذه الأنواع.	
٦.	عينة من		47	يشرح المدرب استخدامات هذا النوع	أحواض الترسيب ذات
	ألو ح		إلى	وكيفية زيادة كفاءة الحوض باستخدام	المعدل المرتفع
	و أنابيب		٤٣	ألواح الترسيب المائلة ومزايا هذه الألواح	
	الترسيب			والأنابيب ويشرح المعادلات التى تدخل	
				في تصميم هذا النوع والمعايير الواجب	
				اتباعها عند تصميمها بعد ذلك يذكر	
				المشاكل التى تصاحب تصميم وتشغيل	
				ألواح الترسيب	
٦,			٤٤	يشرح نظرية عمل هذا النوع ويعرض	حدات تلامس الأجسام
			إلى	الشرائح اللازمة لتوضيح تركيبه وفكرته	الصلبة
			٥٩	بعد ذلك ينتقل إلى شرح المروق النابض	
				واصفا شكله وتركيبه ومكوناته وكيفية	
				عمله مع عرض الشرائح بعد ذلك ينتقل	
				لشرح كيفية التحكم في تشغيل هذا النوع	
				ومميز اته	
۲.			٦.	عرف ما هو زمن المكث وما أهميته	زمن المكث بالمروق
			إلى	وكيفية حسابه وبعض الظواهر التى يمكن	
			٦٤	أن تحدث مثل اختصار المسار والأسس	
				التصميمية لتصميم أحواض الترسيب	
				واطلب من المتدربين حل بعض المسائل	
١.			70	يشرح المدرب ظاهرة هروب الندف إلى	العوامل الرئيسية المسببة
				السطح ويشرح الأسباب التي تؤدي لها	لظاهرة هروب الندف إلى
					سطح المروق
١.			٦٦	يشرح المدرب خواص الروبة وتركيز	تداول الروبة

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

الزمن	مواد التدريب				
المقدر	• 1	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقیقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
			٦٧	المواد الصلبة بها ولماذا يجب إزالة	
				الروبة	
٣.			٦٨	يشرح المدرب ما يجب مراقبته في	ملاحظة أداء المروقات
			إلى	عمليات الترويق تحت ظروف التشغيل	
			٧١	العادية والملاحظات التي عن طريقها	
				يمكنه تقييم أداء المروق وما يمكن اتخاذه	
				لحل المشاكل	
10			77	يعرض المدرب الإجاءات والخطوات التي	إجراءات بدء تشغيل وإيقاف
			إلى	يجب اتخاذها عند تشغيل وايقاف	حوض الترسيب
			٧٤	المروقات	
۲.			٧٥	يقوم هنا المدرب بتلخبص الفروق بين	المقارنة الفنية بين طرق
			إلى	الأنواع المختلفة للمروقات من حيث	الترسيب وتطبيقاتها المختلفة
			٧٩	طريقة العمل، مزج المروبات، كسح	
				الحمأةإلخ	
10			۸.	يشرح المدرب الحالات المحتمل مواجهتها	تحليل ومواجهة ظروف
			إلى	وكيفية التصرف فيها والملاحظات	تشغيل المروقات
			٨٢	الظاهرية وكيفية تقييم أعمال الترسيب	
١.			٨٣	يشرح المدرب العوامل التي يتم التصميم	أسس تصميم أحواض المزج
			إلى	على أساسها في حالات وأنواع المزج	البطىء
			Λo	المختلفة وأيضا العناصر الأخرى التي	
				تؤثر على التصميم	



# الفصل الخامس الترسيب

USAID EGYPT

#### التر سىب

#### أهداف الأداء (التعلم):

بانتهاء التدريب على أعمال هذا الفصل ينبغي أن يكون المتدرب قادرا على أن:

- يحدد العوامل التي تؤثر في أداء أحواض الترسيب.
- يذكر المناطق التي يتكون منها حوض الترسيب والغرض من كل منها.
  - يشرح الأنواع المختلفة من أحواض الترسيب وكيفية عملها.
- يقوم بحساب زمن المكث في الأحواض المختلفة باستخدام المعادلات الخاصة به.
  - يجرى حسابات أعمال الترسيب بالأنابيب المائلة ويقارنها بالطرق.
  - يشرح خطوات تشغيل المروقات بأنواعها وخاصة المروقات النابضة.
  - يذكر مؤشرات وإجراءات التشغيل العادية في محطة التنقية ويعد قائمة بها.
- يشرح الإجراءات الصحيحة لتشغيل وايقاف حوض الترسيب في محطة التنقية.
  - يحلل ويذكر كيفية مواجهة متغيرات ظروف تشغيل المروقات.
    - ٢يذكر العوامل التي تدخل في تقييم اداء عمليات الترسيب.



### تعريف عملية الترسيب

- الغرض من عملية الترويق هو إزالة الأجسام العالقة في الماء وتقليل الحمل على المرشح.
- تتم عملية الترسيب والترويق بنقليل سرعة المياه المراد تتقيتها إلي سرعة لا تستطيع تحريك ونقل المواد العالقة القابلة للترسيب ويسمح هذا لقوة الجاذبية بإزالة الأجسام العالقة وتتحرك هذه الأجسام في اتجاه قاع الحوض.

,





### قبل الترسيب

- عند تخزين المياه في أحد الخزانات أو البحيرات الطبيعية لمدة كافية تترسب الأجسام الكبيرة بصورة طبيعية بتأثير قوي الجاذبية، ونفس العمل يحدث داخل أحواض الترسيب.
- ويمكن أيضاً استخدام حواجز الشوائب وأحواض الحصى ومصائد الرمال لإزالة الجسيمات الثقيلة من المياه العكرة.
- تركب عادة منشآت الترسيب الأولية (ما قبل الترسيب) في الأماكن التي يتم فيها تحويل المياه مباشرة من الأنهار.
- الوضع الأمثل هو أن تجمع المياه في خزانات ثم نتقل مباشرة إلى محطة المياه بواسطة المواسير.

٥



# الجوانب الهامة في أداء عملية الترسيب

# ١ - العوامل التي تؤثر على ترسيب الجسيمات:

- حجم وتوزيع الجسيمات
  - شكل الجسيمات
- كثافة الجسيمات (الثقل)
- درجة حرارة الماء (اللزوجة- الكثافة)
  - الشحنة الكهربية للجسيمات
    - المواد الذائبة في الماء
  - خواص التنديف للمواد العالقة
  - الأحوال البيئية (مثل تأثير الرياح)
- الخواص الهيدروليكية والتصميمية لأحواض الترويق (شكل الحوض-مدخل الحوض)



# الجوانب الهامة في أداء عملية الترسيب

#### ٢ - طبيعية الشوائب والجسيمات

- الأجسام الكبيرة تترسب نظراً لطبيعة حجمها وكثافتها
- لا يمكن إزالة الأجسام الدقيقة بنفس السهولة ولذلك تحتاج إلي عمليات لإنتاج جسيمات أكبر حجما وكثافة (الندف) وتكون قابلة للترسيب.
  - يؤثر شكل الجسيمات على ترسيبها فالجسيمات الناعمة ذات الأشكال المستديرة تترسب أسرع من الجسيمات الغير منتظمة الشكل.
- تحمل معظم الجزيئات شحنة كهربية سالبة صغيرة لذلك تتنافر ولا تترسب وحيث أن الشبة تتكون من ألمونيوم ذو شحنة موجبة فإن الأجسام سالبة الشحنة تنجذب إليه وتتكتل معه وهذا يساعد على سرعة ترسيب هذه الجزئيات.

٧



# الجوانب الهامة في أداء عملية الترسيب

#### ٣- درجة حرارة الماء

 من الأشياء الهامة في عملية الترسيب تأثير درجة الحرارة فعند انخفاض درجة الحرارة تصبح سرعة الترسيب أقل وكلما قلت درجة حرارة الماء كلما زاد الزمن الذي تحتاجه الجسيمات لتترسب.



# الجوانب الهامة في أداء عملية الترسيب

#### ٤ - التيارات

- تشتت بعض التيارات الأجسام العالقة بدون انتظام في الحوض وبذلك تقلل من
   كفاءة حوض الترويق. وتتقسم هذه التيارات إلى:
  - أ- تيارات سطحية بفعل الرياح
  - ب- تيارات الكثافة تحدث بتأثير اختلاف تركيز المواد الصلبة واختلاف درجات الحرارة
  - ج- تيارات دوامية بتأثير المياه الداخلة والخارجة من الحوض

٩



# الجوانب الهامة في أداء عملية الترسيب

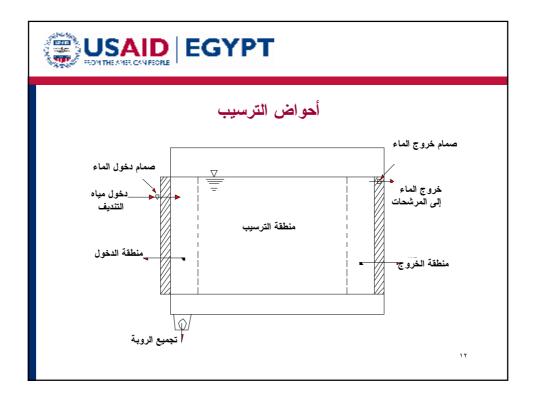
#### ٥ - تفاعل الجزيئات

نتكتل الأجسام العالقة مع بعضها في المروق (حوض الترسيب)، وتتكتل جزيئات أخرى بتأثير التنديف والترسيب الكيميائي.

عند تغير حجم وكثافة الجسم تتغير سرعة ترسيبه وكلما كان الجسم أكبر وأثقل كلما زادت سرعة الترسيب.

١.







#### مناطق حوض الترسيب

#### ١ - منطقة الدخول:

يجب أن يكون دخول المياه من حوض التنديف إلى المروق بهدوء وبسلاسة ويجب أن يوزع الماء بعد التنديف على مساحة الحوض كلها بانتظام.

فوائد التصميم الجيدا لمدخل الحوض (مثل وضع حائل مثقب به):

- يمنع حدوث المسارات المختصرة للماء
- يقلل حائل الدخول من محاولة الماء للدخول بسرعة والمرور من الحوض
  - يقلل من تيارات الكثافة الناتجة من اختلاف درجات الحرارة
    - يقلل من التيارات الناتجة عن الرياح.

۱۳



#### مناطق حوض الترسيب

# ٢ - منطقة الترسيب

منطقة الترسيب هى أكبر جزء فى المروق وهى تتيح التخزين الهادئ المستقر للماء المندف لمدة كافية (ثلاث ساعات أو أكثر) لتسمح بالترسيب الفعال للجسيمات العالقة بالماء.

١:



#### مناطق حوض الترسيب

#### ٣- منطقة الروبة

- تقع منطقة الروبة في قاع المروق.
- هي عبارة عن مكان تخزين مؤقت للجسيمات المترسبة .
- وتؤدى أيضاً إلى انضغاط حجم الروبة حيث أن الجسيمات المترسبة في هذه المنطقة يزيد وزنها فتضغط الروبة المتكونة بأسفل.
- نقل كفاءة المروق عند زيادة حجم الروبة المتكونة لأنها نقلل الحجم الفعال للمروق ويتسبب ذلك في زيادة سرعة المياه وطفو الروبة.
- يجب أن يصمم مدخل المروق بحيث يقلل سرعة المياه المارة بقرب قاع الحوض التي قد تتسبب في طفو الجسيمات المترسبة أو خلخلتها.
- يتم إزالة الروبة من الماء بواسطة كاسحة (زحافة) وأجهزة شفط تمر بقاع الحوض حسب الحاجة وطبقاً لجدول زمني.

١٥

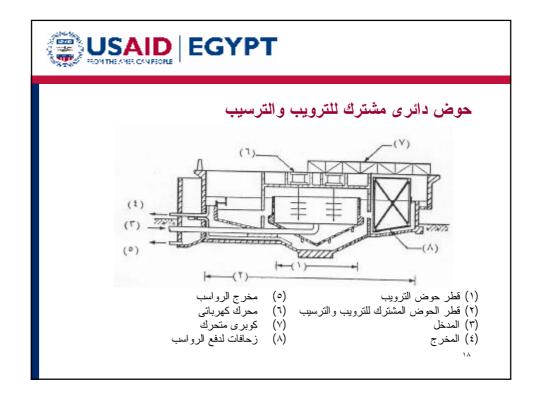


## مناطق حوض الترسيب

## ٤ - منطقة المخرج (خروج الماء)

- يجب أن توفر منطقة المخرج انتقال الماء بسلاسة إلى القناة الخاصة بالمياه المروقة ويمكن أيضاً أن يتحكم مخرج الماء في مستوى ومنسوب المياه بالحوض.
- يستخدم عادة هدار ذو فتحات على شكل حرف V ويكون قابل للضبط ليسهل انتظام سحب المياه من الحوض.
  - يجب أن يكون مرور المياه على الهدار منتظماً.







# أنواع المروقات (أحواض الترسيب)

- الحوض المستطيل
- الأحواض المزدوجة (ذات الدورين)
  - الأحواض الدائرية والمربعة
- أحواض الترسيب ذات المعدل المرتفع
  - وحدات تلامس الأجسام الصلبة

۱٩

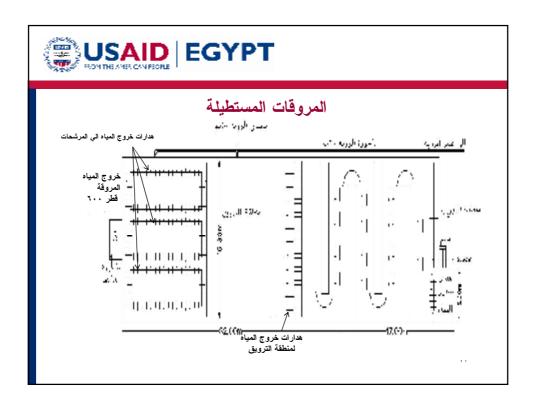


### ١ - الحوض المستطيل

#### مميزات الحوض المستطيل

- أكثر قدرة للتعامل مع التغيرات المفاجئة لنوعية المياه
  - يمكن توقع ادائها
  - كفاءة اقتصادية
  - أقل في الصيانة
  - أقل في المسارات المختصرة

۲.





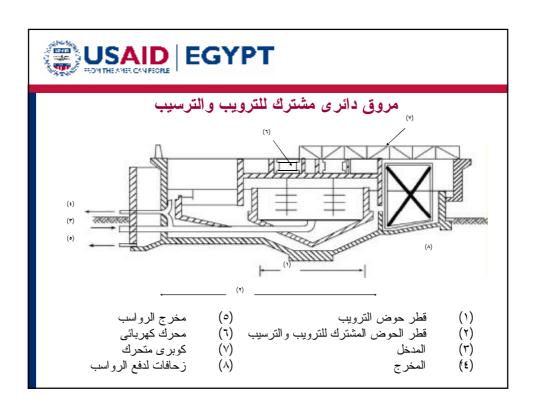
# ٢ - الأحواض المزدوجة (ذات الدورين)

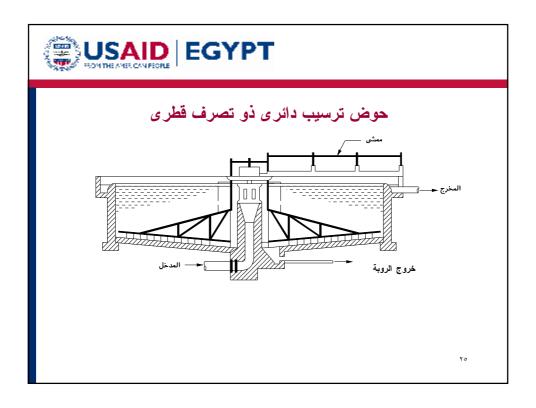
- هي تعديل للأحواض المستطيلة وذلك بوضع حوضين فوق بعضها
- توفر كفاءة مضاعفة لأن المساحة السطحية للترسيب ضعف المساحة السطحية للحوض العادي
  - توفر في مساحة الأرض ولكن تكاليف التشغيل والصيانة مرتفعة
    - يتم استخدام أجهزة إزالة الروبة في كلا الدورين
- عند حدوث مشكلة في الأجهزة الموجودة في أي دور من الأثنين يتحتم ايقاف العملية بأكملها



# ٣- الأحواض الدائرية والمربعة

- تسمى الأحواض الدائرية أو المربعة عادة باسم المروق.
- تشترك في بعض مميزات الأداء مثل الأحواض المستطيلة.
  - يحتمل حدوث اختصار للمسارات بها.
- تعتبر إزالة الروبة من الأركان هي إحدى المشاكل الكبرى في الأحواض المربعة وممكن أيضاً أن توجد هذه المشكلة في الأحواض الدائرية.
  - تعرف بعض الأحواض الدائرية باسم وحدات تلامس الأجسام الصلبة.







# ٤ - أحواض الترسيب ذات المعدل المرتفع:

- يتم استخدام أنابيب الترسيب ذو المعدل المرتفع لزيادة كفاءة الترسيب
  - تدخل المياه إلى أنابيب الترسيب المائلة حيث توجهها إلى أعلى
- تعمل كل ماسورة كأنها حوض ترسيب ضحل ولكن مجموع هذه الأنابيب مع بعضها تمثل نسبة مرتفعة من مساحة الترسيب السطحية بالنسبة لحجم المياه
- تترسب الجسيمات على السطح الداخلي للأنبوب أو تترسب في قاع الحوض
- يمكن استخدام الألواح المائلة المتوازية لزيادة كفاءة أحواض الترسيب المستطيلة وتعمل هذه الألواح بطريقة مماثلة لأنابيب الترسيب.

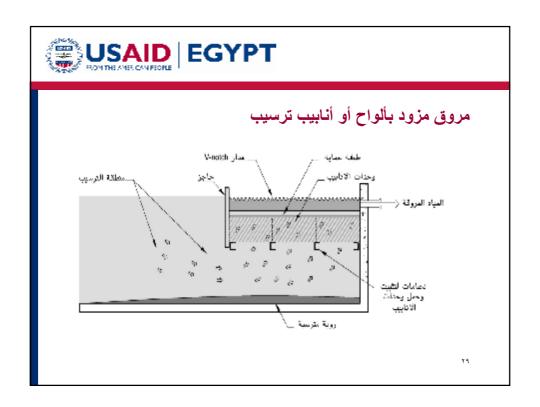


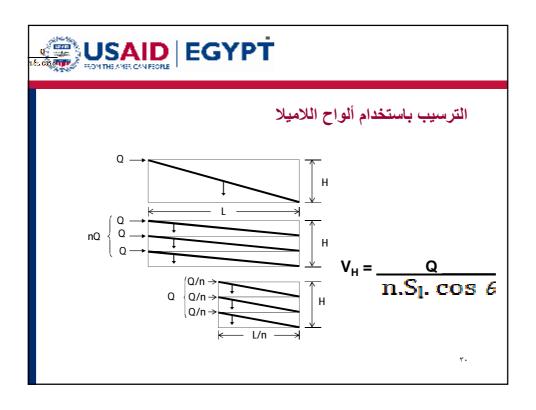
USAID EGYPT

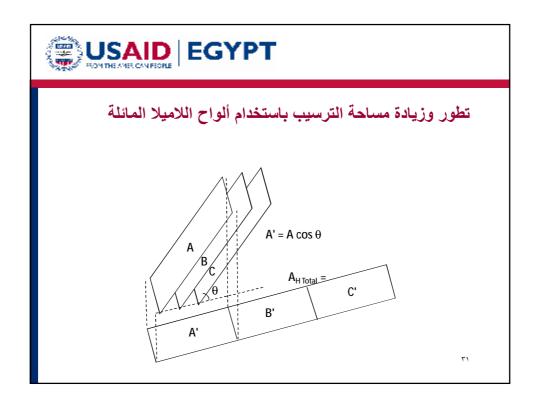
# الترسيب بالأنابيب والألواح المائلة

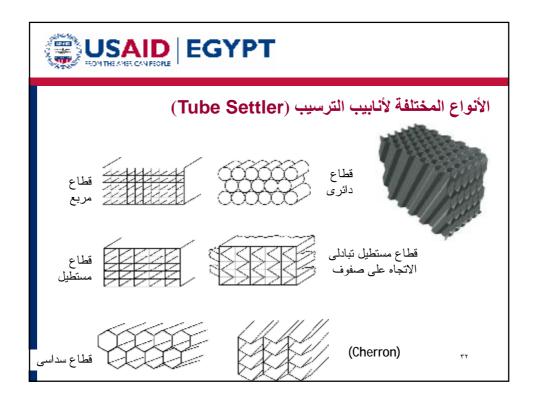
تعتبر أنابيب وألواح الترسيب من التقنيات الحديية التي انتشر استخدامها بهدف تقليل تكاليف إنشاء أحواض الترسيب وذلك عن طريق:

- تقليل المساحة السطحية المطلوبة لأحواض الترسيب
  - وكذلك زمن المكث
- وتتميز بأن معدل تدفق المياه بها أعلى بكثير من أحواض الترسيب التقليدية ولذلك تسمى أحيانا بالمرسبات ذات المعدل العالى





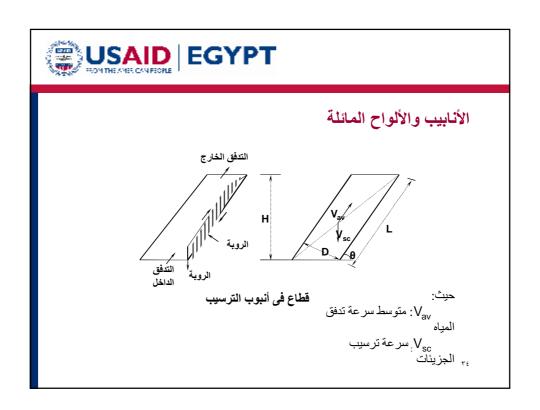






## الأنابيب والألواح المائلة

- هي مجموعة من الوحدات الثابتة الأبعاد للأنابيب المتراصة بانتظام بارتفاع ثابت وتميل على المستوى الأفقى بزاوية تتراوح من ٤٥ الى ١٠ درجة،
- توضع في الثلث العلوى من المروق. وتمر المياه خلال الأنابيب من أسفل لأعلى وتخرج من نهايتها
- تعمل الأنابيب على إطالة مسار المياه داخل حوض الترسيب مما يزيد من زمن الترسيب وبالتالى السماح للمواد القابلة للترسيب بالترسب.
- وتكون سرعة المياه كافية للمرور خلال هذه الأنابيب للخروج منها بينما تكون سرعة الجسيمات أقل وغير كافية حيث تترسب الندف أو الجسيمات على جدار الأنبوب وتنزلق لأسفل حيث ترسب في قاع المروق في منطقة تجميع الرواسب ثم يتم إز التها بواسطة كاسحات الروبة.
- تزيد أنابيب الترسيب تصرف المروق من ٥٠- ١٠٠%، مما يمكن من تقليل يجم أحواض الترسيب التي ستنشأ.





#### معايير التصميم

- 1. يجب أن يكون التدفق من النوع الخطى (Laminar Flow) أى يكون خاليًا من الدوامات.
- ٢. يجب ضبط درجة ميل الألواح أو الأنابيب على زاوية من ٤٥ ٠٠٠ ويفضل دائمًا أن تكون الزاوية ٠٠٠.
- $^{\circ}$ . لو قلت الزاوية عن  $^{\circ}$   $^$
- ٤. يجب أن يكون ميل الأنابيب في نفس الاتجاه فإذا حدث تيارات عكسية فإنها تتسبب في إعادة طفو وتعلق هذه الجسيمات بالمياه

٣٥



### المعادلات التصميمية

معادلة رينولدز

$$R_e = \frac{Vx L}{\mu}$$

حيث:

رقم رينولدز  $\mathsf{R}_{\mathsf{e}}$ 

سرعة الترسيب angle

طول حوض الترسيب

لزوجة السائل µ

في حالة التدفق الخطى يكون رقم رينولدز أقل من (١)



$$T = \frac{V}{Q}$$

حيث: T زمن المكث V الحجم Q معدل التدفق

• ينص قانون هازن للترسيب الخطى على أن الجسيمات التى لها معدل ترسيب أكبر من سرعة السائل لأعلى يمكن استخلاصها من السائل.

$$V_o > V_{asc} = \frac{Q}{S}$$

$$V_{H} = \frac{Q}{\text{n.sl. Cos }\theta}$$

حيث  $V_{\rm asc}$  سرعة ترسيب الجسيمات  $V_{\rm asc}$  سرعة السائل لأعلى Q



# طرق تدفق الماء

• تعتمد طرق الترسيب باستخدام وحدات الألواح على طريقة التدفق:

#### التدفق العكسي

تمر المياه العكرة في اتجاه عكسى (تندفع المياه لأعلى بسرعة  $V_0$  بينما تتجه الروبة لأسفل) وعند دخول المياه إلى الحوض تخضع الجسيمات لمحصلة السرعة لأعلى  $V_0$  وسرعة الترسيب U.

#### التدفق المتقاطع

تسير المياه والروبة في اتجاه متعامد (زوايا قائمة) على كل من الآخر (حيث تتدفق المياه أفقيًا وتتدفق الروبة من أعلى لأسفل).

#### التدفق المشترك

يدور الماء والروبة في نفس الاتجاه من أعلى لأسفل.



# اختيار نوع وحدات اللاميلا

#### <u>هيدروليكيًا:</u>

• يكون شكل وحدات اللاميلا مناسبًا للتحول من حالات التدفق الدوامية (عند منطقة الدخول) إلى التدفق الخطى (في منطقة الألواح) ولذا يجب تجنب والابتعاد عن أنظمة التثبيت التي تحتوى على فواصل.

## المسافة بين الألواح:

يجب أن يوجد فراغ كاف بين الألواح لمنع هذه الألواح من الانسداد
 بواسطة الروبة المترسبة وللسماح بتنظيف الألواح.

#### المساحة السطحية:

• كلما زادت المساحة السطحية كلما زادت كفاءة عملية التنقية، و لا يجب أن يعتمد اختيار النموذج المستخدم في الترسيب على كبر المساحة السطحية.

٣



# المساحة المكافئة للترسيب باستخدام ألواح اللاميلا وأنابيب الترسيب

ىداسىية طع	أنابيب سالمقد	أنابيب مربعة	أنابيب تبادلية ) Staggered )	أنابيب متراصة (In-line)	للاميلا	ألواح ا	بدون ألواح	نوع اللاميلا أو أنابيب الترسيب
۵۰ مم	۸۰ مم	۸۰ مم	قطر ۸۰ مم	قطر ۸۰ مم	۸۰ مم بین الألواح	<ul><li>٤٠ مم</li><li>بين</li><li>الألواح</li></ul>		القطر الهيدروليكي الفعال (مم)
: 3:	8 -	4.	90X.)		///			شكل وترتيب الوحدة
۱۷،٤	١٠٠٨	۸،۱	٧،٤	٦, ٤	۸٬۱	۲۱۲۱	١	مساحة الترسيب المكافئة+



## مميزات الترسيب باللاميلا/ الأنابيب

- ١. انخفاض زمن الترسيب نظرا لأن المسافة الرأسية هي قطر الأنبوبة.
- ٢. الترسيب على كامل السطح الداخلي للأنبوب مما يزيد من مسطح الترسيب.
- ٣. يسبب الترسيب على كامل السطح الداخلى للأنابيب سطحا خشنا يزيد من مقاومة الأسطح الداخلية للسريان الحر للمياه ونقل سرعة المياه.
- خير مكلفة لتطوير المروقات الموجودة في محطات المياه وتحسين أدائها وتقليل المساحات المطلوبة عند إنشاء المحطات الجديدة.
  - ٥. سهولة تركيبها نظرًا لصنعها من مواد خفيفة الوزن مثل (PVC).
    - ٦. تستوعب معدلات تصل من ٢: ٤ أضعاف المعدلات العادية.
- ٧. تقليل جرعة المروبات إلى النصف والحصول على نفس مستوى العكارة.
  - ٨. تقليل أعمال الغسيل العكسى للمرشحات مما يقلل من تكاليف التشغيل.
    - ٩٠. تزيد معدل إزالة المواد الصلبة من أحواض الترسيب.



# مشاكل التصميم لنظام الأنابيب أو الألواح المائلة

- عدم وضع الألواح المائلة أو الأنابيب على الزاوية الصحيحة للميل من ٤٥ إلى ٦٠° على الأفقى.
- عدم مطابقة الخامات الخاصة بالألواح المائلة للمواصفات الفنية المطلوبة.
  - الخطأ في تصميم نقاط ركائز عملية تثبيت الأنابيب.
- الخطأ في تصميم واختيار قطر المواسير أو طول وعرض وسمك الألواح المائلة فيقل مسطح الترسيب.



## مشاكل التشغيل لنظام الأنابيب أو الألواح المائلة

صعوبة نظافة الأنابيب أو الألواح المائلة من الروبة المعلقة.

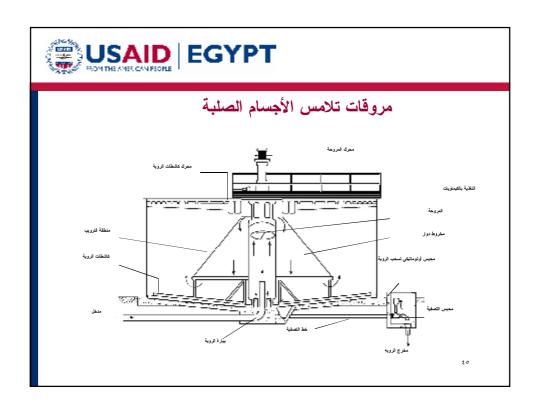
- كثرة الهالك من هذه الألواح أو الأنابيب أثناء عملية الصيانة.
- انهيار بعض المجموعات أثناء التشغيل لعدم تحملها وزن الروبة.
  - عدم قدرة هذا النظام على التحميل الزائد.
  - عند زيادة سرعة المياه لا تتم عملية الترسيب بشكل صحيح.
    - زيادة تكلفة أعمال الصيانة.
- تكدس الروبة ويؤثر عدم سحبها بشكل مباشر في عملية الترسيب.
- قلة الفترة الزمنية البينية للصيانة فيحتاج المروق إلى الصيانة كل ٤شهور.
- كثرة الروبة الملاصقة للمجموعات تسبب في فقد الشكل الهندسي للمقاطع.
  - قرب الخلط البطئ من الألواح المائلة يؤثر سلبا على عملية الترسيب.

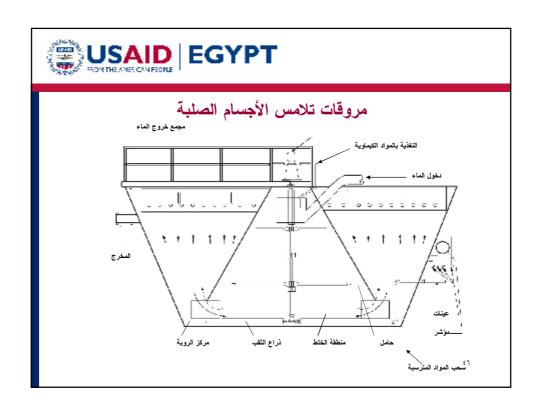


# ٥ - وحدات تلامس الأجسام الصلبة

تسمى أيضا مروقات طبقة (حصيرة) الروبة

- وتضم هذه الطريقة عمليات الترويب والتنديف والترويق في حوض واحد يمكن أن يكون مستطيلاً أو دائريا، وتندفع المياه من أسفل لأعلى عبر طبقة أو حصيرة من الروبة المتشكلة من الأجسام الصلبة المتندفة.
- وينتشر استخدام هذه الطريقة في محطات المياه المدمجة وكذلك في المناطق ذات الأجواء الباردة التي يتحتم وجود الوحدات داخل مباني.
  - وحدات تلامس الأجسام الصلبة حساسة جدا للتغير في درجات الحرارة.







#### (Pulsator Clarifier) المروق النابض

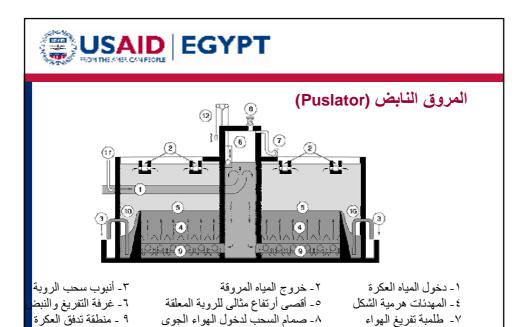
- هو عبارة عن خزان ذى قاع أفقى، من الخرسانة المسلحة، مربع أو مستطبل الشكل.
- يتم ضخ المياه من أدنى نقطة بالمروق إلى داخله، بعد حقنها بالكيماويات،
   وذلك فى توزيع متجانس على طول المسطح الأرضى للمروق.
- تبدأ المياه فى التدفق من خلال الفتحات الموجودة فــى مواسـير التوزيــع المثقبة الموجودة فوق أرضية المروق، حيث ترتفع لأعلى متخللــة لطبقــة عائمة من الروبة المعلقة المتكونة من جسيمات غروية حديثة التنديف،
- تتحرك الندف بحركة عشوائية خلال طبقة ثابتة من الحيز المائع تحت تأثير قوى لحركة متوازنة من المياه المتصاعدة مقابل لسرعة ترسيب الندف.
- ينتهى المروق بمجموعة قنوات في الأعلى لتجميع المياه المروقة الخارجة.

٤٧



# (Pulsator Clarifier) المروق النابض

- تدخل المياه العكرة من خلال قناة دخول أسفل أقماع الروبة ثم تصل إلى عمود رأسى مفتوح في منتصف المروق تعلوه غرفة مغلقة أعلى منسوب العمود بمسافة معينة تتصل بمروحة تفريغ.
- تعمل المروحة بصفة مستمرة أثناء تشغيل المروق لسحب الهواء المحتجز فوق سطح الماء في الغرفة المغلقة حتى يصل ارتفاع منسوب المياء لمنسوب معين (٤٠- ٦٠ سم) بتأثير التفريغ.
- تقوم عوامة بفتح محبس لمعادلة التفريغ الناتج من تشغيل المروحة وتوصيل الضغط إلى درجة الضغط الجوى فينخفض منسوب المياه إلى ما كان عليه وهذا ما يعرف بالنبضة ثم يقفل المحبس لكي تعاد عملية التفريغ.
- تتكرر هذه الدورة كل ٣٠ ٤٠ ثانية (زمن الملء) وتستمر لفترة زمنية تتراوح من ٥ ١٠ ثوان (زمن التفريغ)، وللتحكم في قوة النبضة يتم ضبط أعلى وأقل منسوب للمياه عند بدء تشغيل المحطة ويعاد ضبطها كل فترة تبعا لنوعية المياه العكرة ودرجة الحرارة.



١١ - حقن الشبة



١٢ - عوامة التشغيل

## مكونات المروق النابض

١٠ - منطقة تركيز الروبة

## غرفة التفريغ (Vacuum Chamber)

• تشتمل على عوامة تطفو على سطح المياه متصلة بحبل خفيف يلف حول بكرتين وينتهى الحبل بثقل وزنه ١ كيلو جرام ويمر الحبل من ثقب فى غطاء الغرفة النابضة، ويخرج أيضا من هذه الغرفة ماسورة سحب الهواء بواسطة إحدى مروحتين موجودتين بغرفة النبض (Puslator) وتتصل هذه الماسورة أيضا بصمام يعمل كهرومغناطيسيا بحيث يرتفع الماء بالغرفة إلى ارتفاع معين (٤٠ – ٦٠ سم) تحت تأثير حدوث التفريغ عندما يغلق صمام التعادل أثناء تشغيل المروحة لسحب الهواء الموجود في غرفة التفريغ. وعند وصول الماء إلى هذا الارتفاع يفتح الصمام الكهربي (Release Valve) فيدخل الهواء الجوى إلى الغرفة فينخفض عمود الماء مرة أخرى فتحدث النبضة في المروق.

•



#### مكونات المروق النابض

#### مخفضات سرعة المياه الداخلة (المثلثات)

- توضع زوايا هرمية على شكل مثلث متساوى الساقين بأطوال مختلفة ويتم تثبيت هذه المثلثات على قواعد خرسانية أعلى المواسير.
- تمر المياه العكرة في مواسير التوزيع المثقبة محتوية على جرعة الكلور والشبه ثم تخرج من فتحات المواسير الموجودة أسفل الماسورة وعلى زاوية ٦٠ درجه فتثير الطمى المترسب في القاع بالإضافة إلى قوه الدفع نتيجة حدوث تيارات الحمل الناشئة عن النبضات المتتالية كل هذه العوامل تثير الطمى المترسب ويصعد لأعلى فتعمل الأشكال المثلثة على تهدئة سرعة المياه أو لا وفي نفس الوقت يترسب على أسطحها معظم الندف والطمى الناتج بتأثير الشبة التي أضيفت إلى المياه العكرة ثم تطفو بهدوء إلى أعلى وتنتصق بطبقة الطمى المعلقة التي تكونت من قبل.



#### مكونات المروق النابض

#### مواسير توزيع المياه العكرة

 هى مواسير ممتدة من ممر دخول المياه العكرة حتى جدار المروق ومتقبة من أسفل بصفين من الثقوب لكن الأهم هو غلق نهاية الماسورة بجوار حائط المروق بسدادة (طبة عامية) لمنع هروب النبضات

#### دور النبضة في عملية الترويق

- تعمل النبضة على رفع طبقة الروبة بهدوء من جانبى المروق حتى تصل إلى الأقماع فتسقط فيها تباعا وذلك بفعل النبضات المتوالية.
- مع كل نبضة ينصرف جزء من الطبقة العليا للروبة إلى الأقماع وبذلك يتم المحافظة على سمك طبقة الروبة العائمة ثابتا داخل المروق،
- يتم استخراج الروبة الزائدة من الأقماع إلى حجرة صرف الروبة بواسطة ث مواسير سحب الروبة الموجودة في كل الأقماع.



## ضبط وتشغيل المروق النابض

لكي يتم تشغيل المروق النابض بطريقة صحيحة يجب إتباع الآتي:

- تقدير وحساب كمية المياه العكرة الداخلة إلى المروق.
  - ٢. ضبط جرعة الشبة والكلور المستخدمة.
  - ٣. ضبط أزمنة الملء (السحب) وأزمنة التفريغ.
- خبط ارتفاع عمود الماء بحجرة التفريغ (والتي يتحدد علي أثرها قوة النبضة في المروق) طبقا لكمية المياه العكرة الداخلة.
  - ٥. قياس تركيز الروبة في طبقة الروبة المتكونة داخل المروق.
  - ٦. قياس تركيز الروبة الخارجة من صمامات تصريف الروبة.
  - ٧. عمل تجربة معامل تماسك طبقة الروبة (K Factor) معمليا
    - ٨. قياس منسوب طبقة الروبة.
  - ٩. فحص مستوى الروبة في الأقماع (تكون الأقماع ممتلئة بنسبة ٧٥ %).



# ضبط أزمنة الملء والتفريغ للمروق

- زمن الملء (زمن السحب) (Filling Time)
- هو الزمن الذي يتم خلاله تشغيل المروحة لسحب الهواء من العمود الرأسي في منتصف المروق (حجرة التفريغ) لكي يرتفع الماء ما بين ٥٠ ٦٠ سم لإحداث النبضة المؤثرة وهذا الزمن يجب أن يكون كافيا لتحريك الروبة ويتراوح بين ٢٠- ٤٠ ثانية.

# ۲ – زمن التدفق (التفريغ) (Flash Time)

- هو الزمن اللازم لإلغاء التفريغ (الذى حدث خلال فترة تشغيل المروحة مع غلق محابس دخول الهواء محابس السولونويد) أو بمعني آخر هو زمن فتح محبس السولونويد لإدخال الهواء الجوى لمعادلة الضغط السالب داخل الغرفة بالضغط الجوى،
  - ويجب ألا يتجاوز زمن التدفق ١٠ ثوان وإلا ستكون النبضة عالية جدا.



# ضبط ارتفاع عمود الماء بحجرة التفريغ:

- اوقف مروحة التفريغ بينما يكون الصمام الخاص بالغاء التفريغ مفتوحا.
  - انتظر حتى تكون العوامة في وضع مستقر.
- إرفع العوامة إلى أعلى حتى تكون فى وضع يعلو منسوب المياه بعامود
   التفريغ بمقدار ١٠ سم وعند هذا الوضع يعطى مفتاح العوامة إشارة إلى
   صمام إلغاء التفريغ للغلق.
  - ثبت المسمار الخاص بالعصفورة على حبل العوامة.
- ابدأ تشغيل مروحة التفريغ (سحب الهواء) حتى تصل المياه إلى الارتفاع المطلوب ثم ثبت العصفورة على حبل العوامة فى الجانب الأخر حتى يمكن فتح صمام إلغاء التفريغ عند الارتفاع المذكور •

00



# ضبط خروج الروبة من المروقات:

يتم ضبط خروج الروبة من المروقات بطريقتين:

- (Automatic) اليا آليا
- وذلك بضبط الزمن اللازم بين فتح كل صمام والآخر وكذلك مدة استمرار فتح الصمام من لوحة التشغيل الموجودة بحجرة التفريغ.
  - ۲ يدويا (Manual)
- بفتح صمامات الروبة يدويا وهذه طريقة غير جيدة ولا تستخدم إلا عند وجود أعطال بالصمامات الأوتوماتيكية.



## طريقة تشغيل حوض الترويب والترويق النابض الفائق

- 1. تدخل المياه مختلطة بالمروبات إلى غرفة التفريغ حيث يتم تشغيل طلمبة التفريغ، فيرتفع الماء داخل الغرفة إلى منسوب محدد.
- ٢. يُضبط منسوب الماء عن طريق تشغيل الصمام المركب أعلى الغرفة الذى
   يتم فتحة و غلقه بواسطة الجهاز الحساس المشار إليه.
- ت. عند فتح الصمام يعود الضغط الجوى إلى طبيعته فتهبط المياه إلى المواسير السفلية والثقوب وتتخلل أسفل المرشح إلى أعلى.
- ٤. يتدفق خليط المياه مع المواد المروبة من القاع مخترقاً الطبقة الجيلاتينية بسرعة ٦ متر/ساعة فيتم حجز المواد العالقة والغروية الموجودة بالمياه على هذه الطبقة،

٥٧



# (تابع) طريقة تشغيل حوض الترويب والترويق النابض الفائق

- عندما يصل منسوب المياه إلى أقل مستوى له ولا يكون هناك ضاغط
  مائى، تنغلق فتحة الهواء بواسطة الجهاز الحساس وتقوم طلمبة التفريخ
  بالعمل فتشفط الهواء من داخل الغرفة وتدفعه إلى الخارج، ويعود منسوب
  المياه إلى الارتفاع.
  - آ. تستغرق هذه العملية أو دورة النبضات من ٤٠ ٥٠ ثانية.
- ٧. تجمع المياه المروقة الخارجة من الطبقة الهلامية عن طريق مواسير مثقبة مجمعة ومتراصة بعرض المروق حيث تنقل المياه إلى المرشح.
- ٨. يجب التخلص من الزيادة في سُمك الطبقة الجيلاتينية المتكونة في أسفل المروق بصرفها إلى الخارج ليكون هناك سمك ثابت للطبقة الجيلاتينية اللازمة لعملية الترويق



#### مميزات حوض الترويب والترويق النابض الفائق:

- ١. القدرة على إزالة اللون والعكارة من المياه.
- ٢. القدرة على التعامل مع أى نوع من المياه السطحية.
- ٣. الفعالية في إنتاج مياه نظيفة تلائم الصناعات التي نتطلب مياهاً درجة عالية من النقاوة، مثل صناعة المنسوجات والبتروكيماويات.
  - ٤. المرونة الفائقة في التشغيل.
  - ٥. الفاقد البسيط في ضاغط المياه.

٥



# الشكل الخارجي لأحواض الترسيب

يجب أن يوجد بكل محطة تتقية حوضين ترسيب على الأقل وذلك لظروف الصيانة والتطهير والفحص بدون إيقاف المحطة بكاملها.

#### زمن المكث

- هو الوقت الفعلي المطلوب لكمية من المياه للمرور خلال حوض الترويق بمعدل تدفق محدد
  - قد يختلف زمن المكث والتدفق الفعلي للكميات الصغيرة المختلفة بسبب حدوث اختصار في المسارات



## الأسس التصميمية لأحواض الترسيب

حجم الحوض المستطيل = الطول × العرض × العمق

حجم الحوض الدائري =  $\vee, \wedge \vee \times (\text{llade}) \times \times \times$  العمق

حجم الحوض م $^{7}$  × ۲٤ س/ يوم

زمن المكث =

التدفق م۳/ يوم

- كلما انخفضت درجة حرارة الجو كلما احتاجت الجسيمات وقتا أطول لتترسب.
  - يجب أن يكون معدل التدفق الفعلى أقل من المعدل التصميمي
- ضبط الكيماويات ومعدل التغذية بالكيماويات هي الوسيلة الرئيسية التي يمكن أن يتحكم بها المشغل في عمليات المحطة.

USAID EGYPT

من ۲۰ – ۲۰ دقیقة

في حدود ٥،٣ م / ث

لا يزيد عن ٤٠،٠ متر

۲۰ – ۶۵ م ام الم اليوم

من ۲۰۰ – ۳۰۰ م<sup>۱۱</sup>م / يوم

لا تزيد عن ٣٠ سم / دقيقة

من ۲ – ۳ ساعة

١٥ – ٢٥% من السعة الكلية

من ۲ – ۳ متر

# الأسس التصميمية طبقا للكود المصرى لتصميم محطات تنقية المياه

#### بالنسبة لمنطقة الترويب

مدة المكث

عمق المياه

السرعة المحيطية للتقليب الميكانيكي

سعة حيز الترويب

#### بالنسبة لمنطقة الترسيب

قطر الحوض

مدة المكث

معدل التحميل السطحى

معدل التحميل على الهدار

السرعة القطرية

ميل القاع من ٢ - ٤ % في اتجاه حيز تجميع الرواسب

قطر ماسورة خروج الرواسب لا يقل عن ١٥٠ مم ويجب خروج الرواسب بمعدل منتظم

يتر او ح بين ٥،٥ – ٧،٠ م/ ث سرعة المياه في المواسير الخارجة

> برنامج اعتماد مشغلي محطة مياه الشرب (مستوى - أ) ٥. الترسيب

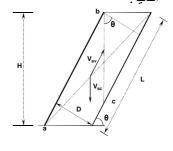


## حسابات الترسيب باستخدام الأنابيب المائلة

افترض تساوى الزمن المطلوب للجزىء ليقطع المسافة من نقطة (a) إلى نقطة (b) مع الزمن المطلوب لنفس الجزىء ليترسب من النقطة (b) إلى النقطة (c) ويمكن إجراء حسابات الترسيب من خلال معادلة (1970) Tao حيث استنتج المعادلة

$$\frac{V_{\underline{av}} - V_{\underline{sc}} \sin \theta}{L} = \frac{V_{\underline{sc}} \cos \theta}{D}$$

$$\therefore L = \frac{D (V_{\underline{av}} - V_{\underline{sc}} \sin \theta)}{V_{\underline{sc}} \cos \theta}$$



V<sub>av</sub>: متوسط سرعة التدفق .V: سرعة الترسيب

ο : زاوية ميل الأنبوب على الأفقى

L: طول الأنبوب D: قطر الأنبوب

USAID EGYPT

# حسابات الترسيب في مروقات تلامس الأجسام الصلبة

يعتبر اختبار الحجم على الحجم مؤشر على درجة (كفاءة) ترسيب الروبة أو الطمي في بطانية الروبة

$$_{ extstyle - 2}$$
 الطمي المترسب مللي لتر  $_{ extstyle \times 100}$  الحجم الكلي مللي لتر

ويعتبر زمن المكث في منطقة التفاعل من العوامل الهامة لضمان وجود زمن كافي للخلط وكذلك للتفاعل (الترويب

رمن المكث بالدقيقة = حجم منطقة التفاعل م  $\times$  ٢٤ س/ يوم  $\times$  ٦٠ د/ س التصرف م٣/ يوم



# العوامل الرئيسية المسببة لظاهرة هروب الندف إلى سطح المروق

- ١. ضعف وقلة الكثافة التنديفية للمروب (الشبة) في مرحلة الترويب.
  - ٢. زيادة جرعة الشبة أكبر من القدر المطلوب.
- ٣. التغير المفاجئ لكمية المياه العكرة التي يتم ضخها إلى داخل المروق.
- ٤. سوء توزيع المياه في المروق يسبب دوامات تحد من سرعة الترسيب.
  - ٥. اختلاف درجات الحرارة للمياه المتدفقة داخل المروق.
  - آ. زيادة شفافية المياه وشده الضوء تساعد على نمو الطحالب.
- ٧. تخمر الروبة وانطلاق غازات التخمر إلى السطح حاملة لجزء من الندف.
  - ٨. زيادة التحميل السطحى للمروق عن الحد التصميمي.
  - ٩. الغاء مرحلة من مراحل المعالجة يؤثر سلبا على كفاءة الترسيب.
  - ١٠. خفض كمية الكلور بشكل حاد مما يوثر مباشرة على كفاءة الترسيب.



## تداول الروبة

## خواص الروبة:

- الروبة الناتجة من محطات التنقية هي عادة روبة من الشبة ذات تركيز مواد صلبة من ٢٠,٠ إلى ١٠ % عند إزالتها من الحوض.
- فى حالة إزالة الروبة بالانحدار يجب ألا يزيد تركيز المواد الصلبة عن ٣ % اما إذا كان سيتم ضخ الروبة بطلمبة فيمكن أن يزيد التركيز إلى ١٠ %.
- تترسب ٥٠ % من الندف في الثلث الأول من الحوض عند استخدام أحواض الترسيب ذات التدفق الأفقى المسبوق بعمليات ترويب وتنديف.



## إزالة الروبة

يجب إزالة الروبة المترسبة في قاع حوض الترسيب دوريا للأسباب التالية:

- لمنع تداخل الروبة في علميات الترسيب (مثل عودة التعلق مرة أخرى).
  - لمنع الروبة من التعفن أو تكوين بيئة لنمو الكائنات الدقيقة التي تسبب حدوث طعم أو رائحة للماء.
    - لمنع انخفاض مساحة مقطع الحوض وبالتالي انخفاض مدة المكث.

٦٧



# إجراءات التشغيل في الأحوال العادية

فى عمليات الترويق وظروف التشغيل العادية يجب مراقبة ما يلى: 1. درجة عكارة المياه الداخلة والخارجة من حوض الترسيب. ٢. درجة حرارة المياه الداخلة.



## تقييم اداء المروقات

- في الأحواض المستطيلة والدائرية يمكن تقبيم الأداء عن طريق ملاحظة على أي مسافة يمكن رؤية الندف بعيداً عن مدخل الحوض.
- في أحواض تلامس الأجسام الصلبة يمكن عادة الحكم على كفاءة الترسيب بواسطة عمق طبقة الروبة.
- بصفة عامة فإنه يجب ملاحظة المياه الخارجة من المروق أثناء مرورها فوق الهدار وحركة الندف والمسارات المختصرة وطبقة الروبة
- مراقبة وملاحظة مخرج الروبة أثناء عملية ضخ الروبة فإذا كانت ماسورة صرف الروبة تنسد باستمرار فهذا معناه أن تركيز الروبة أعلى من المعدل الصحيح وفي هذه الحالة يجب زيادة معدل سحب الروبة.

٦,



#### ملخص للإجراءات المتبعة في عملية الترسيب

الإجراءات التى يمكن اتخاذها	التكرارية		الموقع		۱ - ملاحظة أداء العملية وتقييم جودة المياه
زيادة معدل نكرار أخذ العينات عند تغير نوعية المياه     ٢. إجراء اختبار الكأس     ٣. إجراء التغييرات اللازمة:     * تغيير المادة المروبة     * ضبط جرعة المروبات     * ضبط شدة الخلط والمزج     * زيادة معدل إزالة الروبة     3 - التأكد من التجاوب السريع مع المتغيرات	مرة كل ساعتين على الأقل على فترات	• •	المياه الداخلة و الخارجة المياه الداخلة	• •	<ul> <li>العكارة</li> <li>درجة الحرارة</li> </ul>
الإجراءات التى يمكن اتخاذها	التكرارية		الموقع		<ul> <li>٢. الملاحظة البصرية</li> </ul>
<ul> <li>ا. إجراء اختبار الكأس عند اللزوم</li> <li>إجراء التغييرات اللازمة:</li> <li>خنيير المادة المروبة</li> <li>خضبط جرعة المروبات</li> <li>خضبط شدة الخلط و المزج</li> <li>زيادة معدل از الة الروبة</li> <li>التخاوب السريع مع المتغيرات</li> </ul>	مرة على الأقل في الورية ٨ ساعات مرة على الأقل في الوريية مرة على الأقل في مرة على الأقل في الورية ٨ ساعات	•	النصف الأول من الحوض مدخل الحوض هدار الخروج أو قناة المياه المروقة	•	<ul> <li>خصائص ترسیب</li> <li>الندف</li> <li>توزیع الندف</li> <li>عکارة (شفافیة)</li> <li>المیاه المروقة</li> </ul>



# ملخص للإجراءات المتبعة في عملية الترسيب

	• • •	•	7.5.5
الإجراءات التي يمكن اتخاذها	التكرارية	الموقع	<ul> <li>٣- فحص حالة عمليات ومعدات إزالة الروبة</li> </ul>
<ul> <li>اصلح الأعطال البسيطة</li> <li>أبلغ فريق الصيانة في حالة الأعطال</li> <li>الكبيرة</li> </ul>	<ul> <li>مرة على الأقل في الوردية</li> <li>مرة على الأقل في الوردية</li> <li>٨ ساعات</li> </ul>	أماكن متعددة     أماكن متعددة	• الضوضاء • الاهتزازات
الإجراءات التى يمكن اتخاذها	التكرارية	الموقع	٤ - تشغيل معدات إزالة الروبة
ا تغيير تكر ارية العمليات في الحالات التالية:  اذا كانت الروبة بها كمية كبيرة من المياه، قال مرات التشغيل ومعدل الضخ اذا كانت الروبة مكثقة جدا (ثقيلة) أو انسداد في خط الطرد، زد من معدل التشغيل والضخ إذا كانت الروبة متعفقة، زد من مرات التشغيل أو معدل الضخ.	تعتمد على حالة العمليات (بمكن أن تتغير من مرة فى اليوم إلى مرة كل عدة أيام)	• حوض الترسيب • حوض الترسيب	<ul> <li>التتابع العادى لإجراءات</li> <li>التشغيل</li> <li>ملاحظة حالة وطبيعة الروبة</li> <li>المزالة</li> </ul>
الإجراءات التى يمكن اتخاذها	التكرارية	الموقع	٥ ـ التفتيش على الوحدات
<ul> <li>أبلغ عن الحالات الغير طبيعية</li> <li>٢- قم بتعديل التدفق</li> <li>٣- نظف وأزل أى شوانب على سطح المياه</li> </ul>	مرة كل ساعتين     مرة كل وردية ۸ ساعات     مرة كل وردية ۸ ساعات     على فترات	أماكن متعددة     أماكن متعددة     أماكن متعددة     أماكن متعددة     أماكن متعددة	<ul> <li>فحص أحواض الترسيب</li> <li>فحص منسوب المياه و عمق</li> <li>المباه المنسابة فوق الهدار</li> <li>ملاحظة سطح المياه بالحوض</li> <li>فحص وجود الطحالب على</li> <li>حوانط الحوض والهدار</li> </ul>



## إجراءات بدء تشغيل حوض الترسيب

# ١. افحص حالة وطريقة تشغيل المعدات (يدوى / أتوماتيكي):

- أ. افحص محبس تفريغ الحوض وتأكد أنه مغلق.
- ب. تأكد من إزالة بوابات إيقاف المياه التي تستخدم لعزل الحوض.
  - ج. تأكد من ضبط الهدارات ومجرى المياه على منسوب متساوِ.

# ٢. افحص معدات إزالة الروبة:

- أ. تأكد أنه قد تم تشحيم المعدات الميكانيكية وأنها جاهزة للتشغيل.
  - ب. لاحظ عمل معدات إزالة الروبة.



## (تابع) إجراءات بدء تشغیل حوض الترسیب

#### ٣. املأ حوض الترسيب بالمياه:

- أ. لاحظ أن يكون عمق المياه مضبوطاً.
- ب. أزل أى شوائب تكون طافية على سطح المياه.

## ٤. ابدأ تشغيل طلمبة العينات:

أترك وقت كاف لتنظيف المواسير قبل بدء أخذ العينات.

## ٥. اجر تحاليل جودة المياه:

أضبط تشغيل العمليات عند اللزوم.

## ٦. شغل معدات إزالة الروبة:

» تأكد أن جميع المحابس في الوضع الصحيح (مغلق أو مفتوح).



## إجراءات إيقاف حوض الترسيب

- اوقف تدفق المياه إلى الحوض، أغلق بوابات عزل الحوض.
  - اوقف عمل طلمبة العينات.
  - · اوقف معدات إزالة الروبة، حيث يتم:
  - إيقاف المعدات الميكانيكية وفصل التيار عنها.
  - تأكد أن جميع المحابس في الوضع السليم (مغلق أو مفتوح).
    - افصل مفاتيح ولوحات الكهرباء.
- فرغ المياه من الحوض إذا لزم الأمر وذلك بفتح محبس التفريغ (التصفية).
  - قم بتشحيم جميع التروس والعجلات والأجزاء الميكانيكية المتحركة التى كانت مغمورة بالمياه بعد تفريغ المياه مباشرة



## عمل المقارنة الفنية بين طرق الترسيب وتطبيقاتها المختلفة

## أ. أحواض ترسيب التدفق الأفقى (Horizontal Flow Clarifier):

- في هذا النوع يتم خلط الكيماويات والمروبات في حيز المزج السريع بواسطة قلاب سريع مما يساعد على خلط الكيماويات بسرعة.
- يتم تنديف المياه المحقونة بالكيماويات باستخدام بدالات ذات حركة بطيئة جدًا تعطى قوة قص معينة لزمن معين فتسمح للندف بالتصادم معًا وبالتالى تتكثل ويصبح حجمها أكبر ووزنها أثقل لكى يسهل ترسيبها ويتحقق ذلك في زمن من ٣٠ إلى ٦٠ دقيقة
- تمر المياه خلال حوض الترسيب حيث تهبط الجزيئات إلى القاع عبر طول الحوض وتخرج المياه المروقة في النهاية البعيدة من فوق هدار إلى المرحلة التالية.

٧٥



# عمل المقارنة الفنية بين طرق الترسيب وتطبيقاتها المختلفة

ب. أحواض الترسيب ذات التنديف المركزي (Centrifloc):

• وهذه المروقات (أحواض الترسيب) دائرية ومزودة بكاسحات ميكانيكية للروبة في القاع حيث يتم كسح الروبة المترسبة إلى منطقة مركزية قمعية (مخروطية) الشكل (Hopper) حيث يتم صرف محتوياتها من الروبة عبر ماسورة وهذا النوع مناسب بصفة خاصة لنوعية المياه المحملة بدرجة عالية من الشوائب.



## عمل المقارنة الفنية بين طرق الترسيب وتطبيقاتها المختلفة

ج\_- أحواض ترسيب تلامس الروبة (Solid Contact Clarifiers):

- يتبع هذا النوع نظرية زيادة معدل التنديف بإعادة إمرار جزء من الروبة المترسبة حيث يزداد تركيز الشوائب في منطقة التنديف
- بالنسبة لمروق التنديف المركزى المعدل تدخل فيه المواد المروبة عن طريق ماسورة إلى حيز معلق من أعلى وهى عبارة عن منطقة دائرية تنزل فيها المياه إلى منطقة خلط مركزية ذات سرعة منخفضة مركزية مع قلاب.
- تقوم ريش المروحة المائلة بتقليب حيز التنديف ويمر الخليط من خلال المروحة لأعلى منطقة التنديف ثم ينزل لأسفل من خلال مجموعة من المواسير إلى لسان حلقى الشكل يمثل منطقة الترسيب ثم تصب المياه المروقة خلال مجارى نصف قطرية وتسحب الروبة المترسبة من خلال فتحة سفلية وتعاد إلى منطقة المزج المركزية.

٧٧



# عمل المقارنة الفنية بين طرق الترسيب وتطبيقاتها المختلفة

#### د. مروق إعادة تتشبط الروية:

- هو أحد أنواع مروقات إعادة إمرار الروبة لكاسحة أرضية لتجميع الروبة المترسبة التي تم كسحها إلى مركز أرضية المروق
- تسحب إلى ماسورة بواسطة مروحة وتختلط بالمياه العكرة التى تم حقنها بالكيماويات ثم يصعد الخليط لأعلى إلى حيز التنديف المركزى ثم لأسفل ليدخل إلى حيز الترسيب.

٧.٨



## عمل المقارنة الفنية بين طرق الترسيب وتطبيقاتها المختلفة

#### هــ- مروق التدفق الرأسي ذات طبقة الروبة:

- تتبع نطام الندفق الرأسى للمياه حيث يمر بطبقة حاجزة من جزيئات الندف التامة النضج ممتدة في مسار صعود المياه الداخلة من أسفل عن طريق نظام لتوزيع المياه العكرة بقاع المروق إلى نظام لتجميع المياه المروق. بانتظام بأعلى سطح المروق.
- يتم دخول المياه العكرة بسرعة متوسطة ٥,٠ إلى ١ متر/ ثانية حيث تتبدد معظم الطاقة الحركية للمياه في صورة اضطرابات ودوامات قرب قاع الحوض محدثة تصادمات وتتديف سريع بين الندف القديمة وبين الندف المترسبة حديثا ثم تتحول حركة المياه إلى حركة بطيئة أثناء ارتفاعها لأعلى وتترسب الروبة لأسفل، مكونة طبقة منفصلة أسفل سطح المروق.
- يتم صرف طبقة الروبة فقط عندما ترتفع فوق مستوى حواف مركزات الاروبة هذا المروق أيضًا مزود بنظام صرف للروبة من قاع الحوض.



# تحليل ومواجهة متغيرات ظروف تشغيل المروقات

- •عند تغير عكارة الماء سواء بالزيادة أو النقصان يجب مراجعة كفاءة عمليات الترسيب في إزالة المواد العالقة أو الندف.
- يمكن أن تزيد عكارة مصدر الماء نتيجة لسقوط الأمطار وجريانها إلى الأنهار. إذا زادت كانت نسبة العكارة تزداد بسرعة كبيرة فيجب تحديد كفاءة وفاعلية المواد المروبة والجرعة المستخدمة في المزج السريع.
- عند زيادة جرعات الشبة بغرض تحسين فعالية الترسيب وإزالة حمل المواد الصلبة المتزايد فيجب أيضًا زيادة معدل إزالة الروبة.
- التغير في قلوية المياه له تأثير كبير على أداء عمليات الترسيب، حيث تقلل من أداء عمليات الترويب والتنديف،.
  - يتطلب تغير درجة الحرارة إعادة تقييم أداء المحطة.



#### المشاهدة الظاهرية

- ا. في حالة وجود عوالق بنسب كبيرة في مياه المروق تكون كمية الضوء الممتص ذات طول موجى يمثله اللون البنفسجى، وهذا اللون الضوئي يعكس إلى العين اللون المتمم له وهو اللون الأخضر، وفي الغالب يكون هذا اللون الضوئي ممثل لعكاره مائية أكبر من  $NTU \, T.$
- ٢. في حالة وجود عوالق بنسب "متوسطة/ كبيرة" في مياه المروق تكون كمية الضوء الممتص ذات طول موجى يمثله اللون الأحمر. هذا اللون الضوئي يعكس إلى العين اللون المتمم له وهو اللون الأخضر المزرق. وفي الغالب يكون هذا اللون الضوئي ممثل لعكاره مائية مابين "١,٥ ٢,٠ " NTU.
- $^{\circ}$ . في حالة وجود شفافية عالية للمياه تكون كمية الضوء الممتص ذات طول موجى يمثله اللون البرتقالي. هذا اللون الضوئي يعكس إلى العين اللون المتمم  $^{\circ}$  له وهو اللون الأزرق. وفي الغالب مايكون هذا اللون الضوئي ممثل لعكاره مائية أقل من  $^{\circ}$   $^{\circ}$  NTU.



## تقييم عملية الترسيب

#### • تقييم عملية الترسيب

- ا. يمكن تقييم أعمال الترسيب من خلال العوامل التالية: كمية المواد المترسبة
   لا تقل عن ٨٥ % من إجمالي المواد العالقة.
  - ٢. درجة شفافية المياه المروبة.
  - ٣. معدل التصرف ومقارنته بالمعدل التصميمي.
  - ٤. مدى علاقة كمية المواد المترسبة مع عدد الوحدات العاملة.
    - الفترة الزمنية اللازمة لإجراء أعمال الصيانة.
    - حجم المواد المترسبة أثناء التفريغ لأعمال الصيانة.
      - الفترة الزمنية البينية لعملية الصيانة



# أسس تصميم أحواض المزج البطىء

## أولاً: أحواض ذات حواجز تسير فيها المياه في اتجاه رأسي أو أفقى

وتصمم هذه الأحواض بحيث تكون السرعة خلال القنوات كافية لعملية المزج البطىء وتجميع المواد الصغيرة ولا تزيد بدرجة تؤثر على تماسك المواد التى تجمعت وتتسبب فى تفتتها. وعند تصميم هذه الأحواض يجب مراعاة ما يلى:

- تكون السرعة خلال القنوات ١٥- ٤٥ سم/ ثانية.
  - مدة بقاء الماء في الحوض من ٢٠- ٤٥ دقيقة.
    - عرض القنوات بين ٤٥ ٦٠ سم.
- المسافة بين نهاية الحاجز وحائط الحوض تساوى ١,٥ مرة من البعد بين الحواجز، ولا تقل عن ٦٠ سم.

٨٣



# أسس تصميم أحواض المزج البطىء

# ثانيًا: أحواض يتم فيها المزج بطرق ميكانيكية

- لا تقل سرعة المياه في الأحواض عن ١٥ سم/ دقيقة، ولا تزيد عن ٤٥ سم/ دقيقة.
  - سرعة ألواح (قلاب) المزج تساوى (٢-١٥) لفة في الدقيقة.
  - السرعة الدائرية عند محيط القلابات تكون (١٥-٧٥) سم/ ثانية.
- سرعة المياه في القنوات الموصلة بين أحواض المزج البطيء وأحواض الترسيب تكون (١٥-٤٥) سم/ ثانية.

Λź



# العناصر التي تؤثر في تحديد أسس التصميم:

- خصائص المياه ومكوناتها.
- الكفاءة المطلوبة للترسيب.
- نوعية المرشحات التي تتبع أحواض الترسيب.
  - تشغيل وحدات التنقية المختلفة.

القصل السادس

الترشيح

# اليوم الرابع الجاسعة والعاشرة

# ملخص الجلسة

#### الموضوع:

# • الترشيح

#### الأهداف

بانتهاء التدريب على أعمال هذا الفصل ينبغي أن يكون المتدرب قادرا على أن:

- يشرح عملية ترشيح المياه المروقة والغرض منها والمواد المستخدمة في إزالة المكونات المطلوب إزالتها.
- يشرح النظريات والأسس التي تفسر عملية الترشيح وما يتم خلالها ويفرق بين عمليتي الحجز والإمتزاز في الترشيح.
- يذكر مواصفات الرمال المستخدمة في مرشحات المياه والحجم الفعال للرمل ومعامل الانتظام وأثرها على عملية الترشيح.
- يصنف أنواع المرشحات وتقسيمها طبقا لسرعة الترشيح وطبقة الترشيح وطبقا لاتجاه الترشيح
   وأكثرها استخداما.
- يصف أجزاء المرشحات الرملية البطيئة والسريعة ومكوناتها ويبين خطوات استخدام هذه المرشحات على رسم تخطيطي.
- يصنف المكونات الأساسية في المرشح وشبكة الصرف السفلية والبلاطات ذات الفواني وأنواع الفواني والمصافى.
- يذكر أجهزة التحكم المستخدمة في المرشح ووظيفة كل منها للقياس أو التحكم في التدفق في مختلف المكونات.
- يشرح كيفية تشغيل المرشح بخطوات مرتبة والغرض من كل خطوة ومقارنة ذلك في أنواع المرشحات المختلفة وبيان ذلك عملياً.

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى - أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

- يعقد مقارنة بين المرشحات الرملية البطيئة والسريعة والضغط ومكونات كل منها وخواصها وأوساط الترشيح.
  - يحدد المتطلبات المختلفة لأعمال الترشيح التي يجب توفرها لكل نوع من أنواع المرشحات.
- يحسب تقديريا كمية الروبة الناتجة من المروقات وتلك الناتجة من أعمال الترشيح وإجمالي
   روبة محطات التنقية.
  - يذكر المشاكل التشغيلية والبكتريولوجية والكيماوية للمرشحات
    - يحديد طرق تحسين عمليات الترشيح والتطهير
  - يشرح الأنواع الأخرى من الترشيح والتي تستخدم لنزع الأملاح أو الملوثات من المياه المالحة.

#### مدة التدريب:

• ٤ ساعات

#### مساعدات التدريب:

- عينات من الفواني والبلوكات (M Blocks)
  - جهاز عرض الشرائح وملحقاته.
- السبورة البيضاء أو السبورة الورقية وملحقاتها.

# مواد التدريب:

- الشرائح من رقم ٦-١ إلى رقم ٦-٤٠.
  - دليل المتدرب الفصل السادس

# الجدول الزمنى للتدريب

الزمن		مواد التدريب			
المقدر	•	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقيقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
١.			۲،۳	استعرض أهداف هذا الفصل والغرض	أهداف الأداء
				من عملية الترشيح	
10			٤	اشرح ماهو الترشيح وما موقعه في	مقدمة
			إلى	تسلسل عمليات التنقية والفرق بين	
			٧	عمليات الحجز والإمتزاز ولماذا يجب	
				إزالة العكارة من الماء	

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى - أ)

ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

الزمن		واد التدريب	A		
المقدر	• f	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقيقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
١.			٨	اشرح الطرق المختلفة لتقسيم	أنواع المرشحات
				المرشحات حسب السرعة وحسب نوع	
				الوسط الترشيحي وحسب اتجاه الترشيح	
				إلخ	
10			٩	اشرح مكونات المرشح الرملى البطئ	المرشحات الرملية البطيئة
			إلى	وبين باستخدام رسم تخطيطى خطوات	
			17	التنقية الشائعة في حالة المرشح الرملي	
				البطئ ثم اذكر مزايا هذا النوع وعيوبه	
٤٠			١٣	– اشرح كيفية عمل المرشح الرملي	المرشحات الرملية السريعة
				السريع	
			١٤	– اذكر مزايا هذا النوع	
	فو اني		٥ اللِي	<ul> <li>اشرح بالتفصيل مكونات المرشح</li> </ul>	
	وبلوكات		١٩	الرملى السريع	
	خرسانية			– اعرض أمثلة للفواني التي تستخدم	
			۲.	باستخدام عينات من الفواني	
			۲۱	والشرائح المرفقة	
			77	- استعرض أجهزة التحكم في	
				المرشح الرملي السريع ومكونات	
				ترابيزة التشغيل	
			74	<ul> <li>اشرح بالتفصيل كيفية تشغيل</li> </ul>	
			إلى	المرشح والخطوات التفصيلية	
			٣.	المتبعة عند تشغيل المرشح وغسيله	
				وأنظمة الغسيل المتبعة في أنواع	
				المرشحات المختلفة	
10			٣١	اشرح تركيب مرشح الضغط ومكوناته	مرشحات الضغط
			و ۳۲	ونظرية عمله وطريقة غسيله ومتى	
				يستخدم تم اختم بعمل مقارنة بين الثلاثة	
			٣٣	أنواع من المرشحات السابق ذكرهم	
٣٠			٣٤	يقوم المدرب بعرض وشرح متطلبات	'
			إلى	الترشيح باستخدام المرشحات الرملية	المرشحات الرملية

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

الزمن		واد التدريب	A		
المقدر		دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقيقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
			٤٠	السريعة وما يجب أن يسبقها وأعداد	السريعة
				الوحدات المطلوبة ومعدلات الترشيح	
				والشروط التصميمية للمرشحإلخ	
١.			٤١	يعطى المدرب فكرة سريعة عن معدلات	متطلبات الترشيح باستخدام
				الترشيح والتصميم في هذا النوع	مرشحات الضغط
١.			۲٤،	يشرح المدرب أن العكارة هي من أهم	متطلبات مراقبة مستويات
			٤٣	العوامل لتقييم أداء المرشح ثم يعطى	العكارة
				قيما للعكارة في كل نوع وعدد مرات	
				قياسها في الأنواع المختلفة من	
				المرشحات	
10			٤٤	يشرح المدرب المشاكل التي تنشأ أثناء	المشاكل التشغيلية للمرشحات
			إلى	التشغيل المشاكل البكتريولوجية	
			٤٦	والكيماوية للمرشحات وكيف يمكن	
				تحسين عمليات الترشيح	
٦.			٤٧	يعرف المدرب الترشيح بالأغشية وكيفية	الترشيح بالأغشية
			إلى	عمله وما يميزه عن الترشيح العادى ثم	
			٦١	يذكر أنواعه المختلفة ويشرح كل نوع	
				منها ثم يعض حداول المقارنة بين هذه	
				الأنواع	
١.			77	يشرح المدرب أهم العوامل التي	معوقات استخدام الترشيح
			إلى	تعيق استخدام الأغشية ثم يشرح	بالأغشية
			٦٤	محتويات نظم الترشيح بالأغشية	



# الفصل السادس الترشيح



# الترشيح

## أهداف الأداء (التعلم):

بانتهاء التدريب على أعمال هذا الفصل ينبغى أن يكون المتدرب قادرا على أن:

- يشرح الغرض من عملية ترشيح المياه المروقة.
- بشرح النظريات والأسس التي تفسر عملية الترشيح ويفرق بين عمليتي الحجز والإمتزاز.
  - يذكر مواصفات الرمال المستخدمة في مرشحات المياه.
- يصنف أنواع المرشحات وتقسيمها طبقاً لسرعة الترشيح وطبقة الترشيح وطبقاً لاتجاه الترشيح وأكثرها استخداما.
  - يصف أجزاء المرشحات الرملية البطيئة والسريعة ومكوناتها.
    - يصنف المكونات الأساسية للمرشح.
  - يذكر أجهزة التحكم المستخدمة في المرشح ووظيفة كل منها.
- ، يشرح خطوات تشغيل أنواع المرشحات والغرض من كل خطوة والمقارنة بينها.



## الترشيح

#### (تابع) أهداف الأداء (التعلم):

- يقارن بين المرشحات الرملية البطيئة والسريعة والضغط ومكوناتها وخواصها.
- يحدد المتطلبات المختلفة لأعمال الترشيح التي يجب توفر ها لكل نوع من أنواع المرشحات.
  - يحسب تقديريا كمية الروبة الناتجة من المروقات وتلك الناتجة من أعمال الترشيح وإجمالي روبة محطات التنقية.
    - يذكر المشاكل التشغيلية والبكتريولوجية والكيماوية للمرشحات
      - يحديد طرق تحسين عمليات الترشيح والتطهير
  - يشرح الأنواع الأخرى من الترشيح والتي تستخدم لنزع الأملاح أو الملوثات
    - من المياه المالحة.



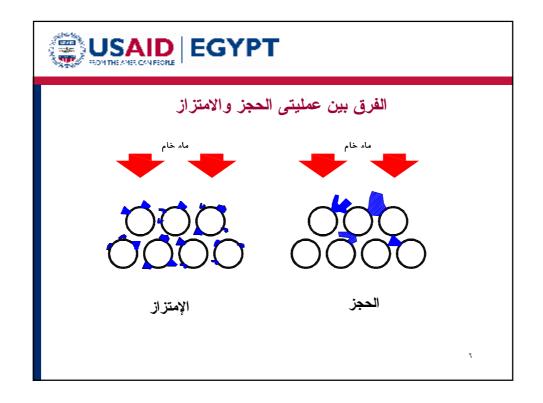


#### الترشيح

عملية الترشيح (Filtration) هي مرور المياه المروقة من مادة مسامية لإزالة ما بقى بها من مواد عالقة وغروية.

#### أسس عملية الترشيح:

- التصاق بعض المواد العالقة بسطح حبيبات الرمل، تسمى عملية "امتزاز Adsorption".
  - ترسيب بعض المواد العالقة في الفجوات بين الرمال
- تكون طبقة هلامية على سطح الرمل من المواد العالقة الدقيقة. مما يساعد على اصطياد وحجز المواد العالقة.
- اختلاف الشحنات الكهربائية على كل من المواد العالقة وحبيبات الرمل، مما يساعد على جذب والتصاق هذه المواد بحبيبات الرمل.





#### نتائج وجود العكارة في المياه

- ١. تقليل قدرة المواد المطهرة (الكلور) في قتل الكائنات المسببة للأمراض.
- زيادة استهلاك الكلور المضاف بحيث يصبح من الصعوبة وجود كمية كافية من الكلور المتبقى في الشبكة.
  - ٣. تتداخل مع الفحص البكتريولوجي للمياه.
  - ٤. تمنع الإزالة التامة لمسببات الطعم والرائحة.

٧



# أنواع المرشحات

#### تقسيم المرشحات

- طبقاً لسرعة الترشيح: المرشحات البطيئة والمرشحات السريعة.
- طبقاً لنوع الوسط الترشيحي: مرشحات الرمل أو الفحم (الانثراسيت) أو الاثنين معا، وهناك المرشحات ذات طبقة الترشيح الواحدة أو متعددة الطبقات.
- طبقاً لاتجاه الترشيح: المرشحات التي يتم الترشيح فيها من أعلى إلى أسفل وهو النوع الشائع، أو من أسفل إلى أعلى.
  - وقد يكون الترشيح بالجاذبية أو تحت ضغط.
- يمكن أيضا استخدام الكربون المنشط مع الوسط الترشيحي المذكور لإزالة الطعم والرائحة والمواد العضوية.

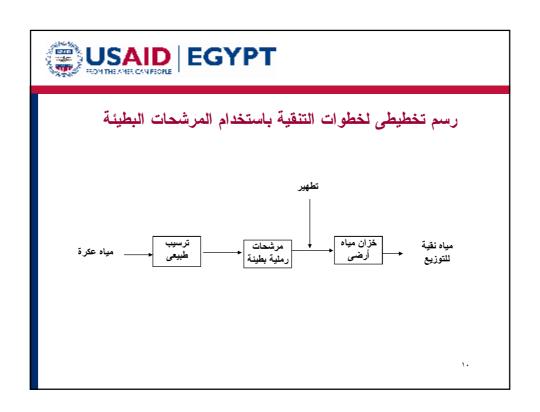


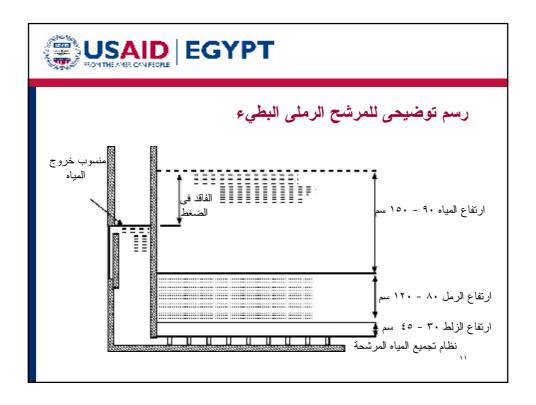
#### المرشحات الرملية البطيئة (Slow Sand Filter)

ويتكون المرشح غالبا من طبقات زلط ورمل، ويكون تجميع المياه المرشحة بواسطة مواسير فخار أو مواسير خرسانية، مثقبة تكون المسافة بينها ٣ - ٦ متر، توضع أسفل المرشح أو خلال طبقة الزلط.

#### عيوب المرشح الرملى البطيئ

- شديد البطء.
- يحتاج إلى مساحة كبيرة من الأرض.
- عدم صلاحيته في البلاد الحارة، حيث تتمو عليه الطحالب بكثرة.
- يستَعمل في ترشيح المياه ذات العكارة المنخفضة بعد مرحلة الترسيب الطبيعي.
- يحتاج الى مساحات أكبر قد تزيد ٣٠ مرة عن مساحات المرشحات السريعة الحديثة وكذا أعمال إنشائية كثيرة ومكلفة، ولذلك يفضل استخدامه في التصرفات الصغيرة.







# مزايا المرشحات الرملية البطيئة

- بساطة التصميم والتشغيل وعدم الحاجة إلى مهارة فنية عالية.
  - عدم استخدام مواد كيماوية (للتجميع).
- انخفاض استهلاك الطاقة لعدم الحاجة إلى متطلبات الغسيل اليومية.
  - عدم الحاجة إلى وصلات ومعدات معقده في التشغيل.
    - استيعاب التغير في خصائص المياه.
  - توفير كمية كبيرة من المياه المرشحة لعدم إجراء عملية الغسيل.
    - عدم وجود مشكلة للتخلص من مياه الغسيل الملوثة.



#### المرشحات الرملية السريعة (Rapid Sand Filter)

وتسمى أيضا بالمرشحات الميكانيكية. ونظرية عمل المرشح هي مرور المياه في طبقات متدرجة من الرمل والزلط، فهذه المرشحات تصنع على هيئة أحواض، يوضع في قاعها طبقات متدرجة من الزلط، تعلوها طبقات أخرى متدرجة من الرمل، وأسفل الطبقتين توجد المصافى أو الفواني لتجميع المياه المرشحة.

۱۳



# مزايا المرشحات الرملية السريعة

- معدل النرشيح عالى يتراوح بين ١٢٠ إلى ١٨٠ م الماليوم.
- تشغل حيزا أصغر وبالتالى تكاليف إنشائية أقل لنفس التصرفات.
  - تعمل بكفاءة مع المياه ذات نسبة العكارة العالية.
  - يمكن غسيلها عكسيا، مع مراقبة العملية بالعين.
    - يسهل تغيير الوسط الترشيحي.

١:



#### مكونات المرشح الرملى السريع

- حوض الترشيح.
- الوسط الترشيحي (طبقة الرمل).
- شبكة الصرف السفلية (تعلوها طبقة الزلط الحاملة)، أو البلاطات الخرسانية ذات الفواني، أو السقف المسامي (M-Block).
  - أجهزة التحكم.





#### الوسط الترشيحي (طبقة الرمل)

• تكون حبيبات الرمل متجانسة، وذات حجم فعال ١,٠٠ إلى ١,٠٥ مم أو أكثر حسب تصميم المرشح (يتراوح حجم حبيبات الرمل من ٢,٠ إلى٥,١مم طبقا للكود المصرى لتصميم محطات مياه الشرب). ويتم تجهيز الرمل بهزه في مناخل خاصة للحصول على معامل انتظام بين ١,٠٥ إلى ١,٠٥.

#### معامل الانتظام:

• هو اختبار خاص بتدرج حبيبات الوسط الترشيحي وهو عبارة عن النسبة بين قطر حبيبات الوسط التي تشكل ٦٠% من اجمالي الوزن وقطر حبيبات الوسط التي تشكل ١٠% من الوزن (باستخدام اختبار المناخل).

۱٧

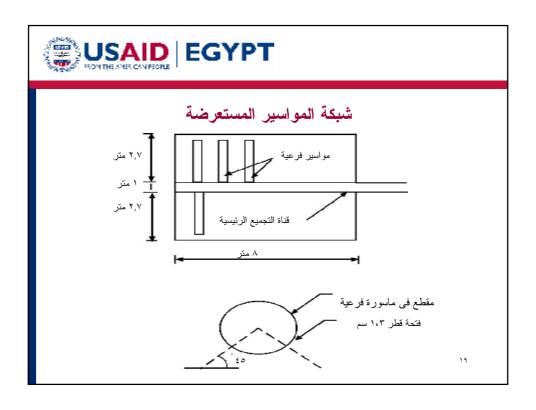


# شبكة الصرف السفلية

• توجد في قاع المرشح، وتعمل على تجميع المياه المرشحة وتوزيع مياه الغسيل توزيعا متساويا

# من أنواع شبكات الصرف المستخدمة في مصر:

- ١. شبكة المواسير المستعرضة
  - ٢. البلاطات ذات الفواني
- ٣. البلوكات الخرسانية (M-Block)







# USAID EGYPT

#### أجهزة التحكم

يحتاج المرشح، إلى أجهزة التحكم التالية:

- إ جهاز للتحكم في معدل تصرف المرشح
- § جهاز يبين فاقد الضغط في المرشح ( Head Loss)
- § جهاز لقياس درجة عكارة المياه المرشحة (Sampling device)

وتركب هذه الأجهزة في العمليات الحديثة على ترابيزة تشغيل المرشح والتي تشتمل بالإضافة لهذه الأجهزة على محابس تشغيل المرشح وهي:

- محبس دخول المياه المرسبة (Inlet valve)
- محبس خروج المياه المرشحة (Outlet valve)
  - (Waste valve) محبس العادم
  - محبس مياه الغسيل (Wash water valve)
  - محبس دخول هواء الغسيل (Air Blower)
    - (Rewash) محبس تشطیف ۲۲



#### تشغيل المرشح

- يمر الماء المروق في طبقات الرمل ثم الزلط ثم مجموعة الصرف إلى
   الخارج.
- تتجمع الندف على سطح الرمل مكونة طبقة جيلاتينية تعمل على ترشيح الماء ترشيحاً كاملاً.
  - تتراكم الرواسب على الرمل حتى يزيد فاقد الضغط زيادة كبيرة
    - يتحتم عند ذلك إيقاف المرشح وغسله.

۲۳



#### أنظمة الغسيل

يوجد نظامين لغسيل المرشحات:

۱- هواء - (هواء و میاه) - ثم میاه

۲ - میاه فقط

يمكن الحصول على ضغط مياه الغسيل بإحدى الطرق الآتية:

- خزان عالى بالمحطة ويتم ملؤه بطلمبات المحطة.
  - بواسطة طلمبة غسيل خاصة.
- بواسطة الماء من خط المواسير الرئيسى بعد تخفيف ضغطه خلال محبس تقليل الضغط (طريقة خطرة عند تلف المحبس).

۲:



#### غسيل المرشح بالماء فقط

- قفل محبس دخول الماء المروق إلى المرشح
- عند انخفاض منسوب المياه في المرشح إلى ١٠سم فوق سطح الرمل، يقفل محبس خروج المياه المرشحة.
  - يفتح محبس دخول ماء الغسيل ببطء لتدخل مياه الغسيل لتمر لأعلى.
  - تؤدى حركة الماء من أسفل إلى أعلى إلى تمدد طبقة الرمل وانفصال الرواسب.
    - يمر ماء الغسيل في قناة الغسيل إلى العادم (Waste).
  - يترك الماء بعد الغسيل لمدة من ٥ إلى ١٥ دقيقة حسب نوع المرشح والتأكد من اكتمال الغسيل ونظافة الرمل.
    - ويقفل محبس الغسيل ويفتح محبس دخول الماء المروقة.
- · يبدأ المرشح عمله، إلا أن المياه المرشحة تخرج للعادم، ويستمر ذلك لفترة قصيرة، لإعطاء الفرصة لتكوين الطبقة الجيلاتينية على سطح الرمل.
- يقفل محبس العادم ويفتح محبس خروج المياه المرشحة. ويستمر المرشح في العمل.

۲



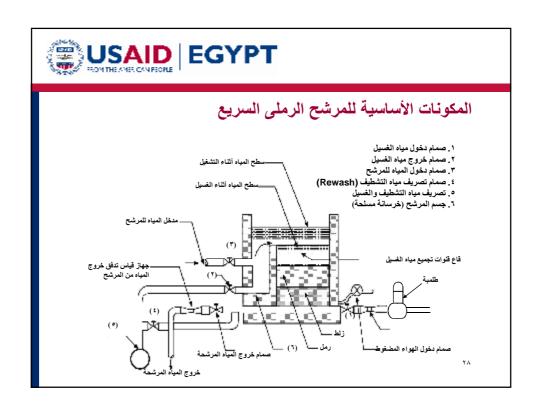
# غسيل المرشح بالهواء مع الماء

• في المرشحات التي يستخدم فيها الهواء المضغوط في عمليات الغسيل مع الماء؛ يتم إدخال الهواء قبل ماء الغسيل، لتكسير طبقة الرواسب وخلطها بكمية المياه البسيطة الباقية فوق سطح الرمل (١٠سم) بعد تفريغه، ثم يتم قفل محبس الهواء ويتم إدخال ماء الغسيل وتستمر العملية كما سبق تفصيله.



#### خطوات تشغيل المرشح

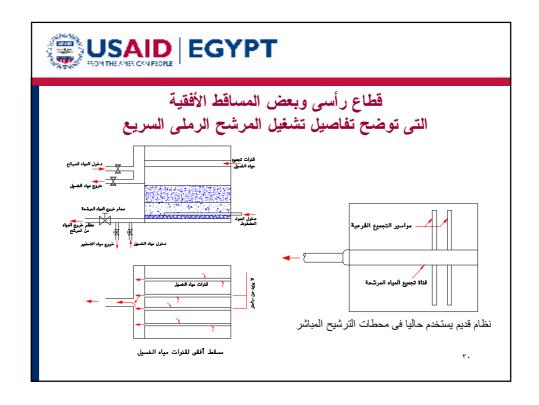
- أولاً: بداية التشغيل:
- يمكن فتح الصمامين (١)، (٢) حتى ترتفع المياه في المرشح من أسفل لأعلى، وذلك لطرد الهواء من بين فجوات الزلط والرمل.
  - ثانیاً: فترة التحضیر:
- يقفل الصمامان (۱)، (۲) ويفتح الصمامان (۳)، (٤) لمدة (٥-١٥) دقيقة لتهيئة المرشح للعمل بتكوين طبقة هلامية رقيقة على سطح الرمل لتساعد في إتمام عملية الترشيح بكفاءة.
  - ثالثاً: فترة الترشيح:
- يقفل الصمام (٤) ويفتح الصمامان (٣)، (٥) وتستمر هذه الفترة (١٢ ٣٦) ساعة حتى يصل الفاقد في الضغط نتيجة مرور المياه في طبقات الرمل والزلط إلى حوالي ٢٥٠ سم، ويكون هذا الفاقد في البداية (٤٠ ٢٠) سم.





#### رابعا: غسيل المرشح

- ١. اقفل صمام دخول المياه (٣)
- ٢. انرك الصمام (٥) مفتوحاً حتى يصل ارتفاع الماء فوق رمل المرشح لحوالي ١٠ سم ثم اقفله.
  - ٣. افتح صمام دخول هواء الغسيل للمرشح (٦).
    - ٤. شغل نافخ الهواء لمدة من ٤ ٨ دقائق.
  - افتح الصمام (١) لدخول ماء الغسيل والصمام (٢) لصرف ماء الغسيل للروبة.
    - ٦. شغل طلمبة مياه الغسيل ليعمل الماء مع الهواء لمدة ٢-٤ دقائق.
      - ٧. أوقف تشغيل نافخ الهواء واقفل محبسه (٦).
  - ٨. تستمر طلمبات مياه الغسيل في العمل لمدة ٦-١٠ دقيقة حتى ينظف رمل المرشح تماماً.
    - ٩. أوقف طلمبات مياه الغسيل واقفل صمام دخول مياه الغسيل (١).
    - ١٠. بعد تصفية مياه الغسيل من مجرى الصرف اقفل الصمام رقم (٢).
      - ١١. افتح الصمام رقم (٣) لدخول المياه المروقة للمرشح.
      - ١٢. افتح صمام التشطيف رقم (٤) لمدة من ١٠ دقائق ثم اقفله.
    - ١٣. افتح صمام الترشيح (٥) لتصل المياه المرشحة للخزان الأرضى.
      - ١٤ ٩٠ اقب مبين فاقد الضغط للمرشح الذي يكون بين ٤٠ ٦٠ سم.
    - 10. يستمر تشغيل المرشح حتى يصل فاقد الضغط إلى ٢٠٠٠ ٢٠٥ م



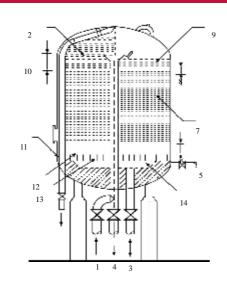


#### مرشحات الضغط (Pressure Filters)

- توجد به طبقات الرمل والزلط داخل اسطوانة مقفلة من الصلب (رأسية أو أفقية) تتحمل ضغط داخلي لا يقل عن ٢ جوي.
- وتدخل المياه المراد ترشيحها من أعلى المرشح، مارة بطبقات الرمل والزلط إلى أسفله، حيث تتجمع في المصافي
  - ويستخدم لترشيح مياه حمامات السباحة بوجه خاص وفي عمليات المياه ذات التصرفات الصغيرة
    - وتبلغ معدلات التصرف المعتادة لهذا الطراز ٨٠ إلى ١٢٠ لتر/م/دقيقه
  - ويتم غسيل مرشح الضغط بنفس الطريقة السابق ذكرها في مرشحات الرمل السريعة.
    - ويجب ألا يقل معدل ماء الغسيل عن ٥٠٠- ١٠٠ لتر /م / دقيقه،
- والفترة بين كل عملية غسيل وأخرى تتراوح بين ٤-٢٤ ساعة تبعا لفاقد الضغط،

٣





#### مرشح يعمل تحت ضغط

- ١ دخول المياه للمرشح.
- ٢ المياه بعد دخولها للمرشح قبل عملية الترشيح.
  - ٣- خروج المياه المرشحة، ودخول مياه الغسيل.
    - ٤ خروج مياه الغسيل.
    - ٥- دخول الهواء المضغوط.
       ٦- طبقة من الزلط أو الركام الخشن.
- ٧- طبقة من الرمل أو المواد المستخدمة في الترشيح.
  - ٧- طبقة من الرمل أو المواد المستخدمة في الترشير
     ٨ تمدد الرمل أثناء عملية الغسيل.
    - ٩ مياه الغسيل.
    - ١٠- فراغ فوق الرمل.
      - ١١- ماسورة تهوية.
    - ١٢ بلوكات مفرغة.
    - ١٣ قاع المرشح.
    - ١٤ قنآة دخول مياه الغسيل.

٣١

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ٦. الترشيح



		ات الرمل	مقارنة بين مرشحا
مرشح الضغط	المرشح السريع	المرشح البطئ	الخواص
٠٤٢م٣/م٢/يوم	١٨٠-١٢٠	0-4	معدل النرشيح (م"لم'اليوم)
رمل وفحم	رمل - رمل وزلط	رمل وزلط	وسط النرشيح
حسب الحجم	١-٠,٨	1,0	سمك وسط الترشيح(م)
القطر ۵۰-۲۲۰سم الطول ۱۰۰-۷۰۰سم	٦ × ٩ <sub>م</sub>	٠٤٠×٤٠ م	أبعاد المرشح
خشن	خشن	ناعم	نوع الرمل
1,0,0	1,0,0	۲۰-۲۰	زمن التشغيل (يوم)
يستخدم الماء والهواء للتنظيف	يستخدم الماء والهواء للتنظيف	تكشط الطبقة العليا	عملية الغسيل
٦	٤-٣	-	مياه الغسيل (%)
عالية	عالية	عالية جدا	جودة المياه المنتجة
عالية	عالية	عادية	كفاءة المياه المنتجة
محدودة للغاية	محدودة	كبيرة جدا	المساحة المطلوبة
مرتفعة	متوسطة	منخفضة	تكلفة التشغيل



# متطلبات أعمال الترشيح المرشحات الرملية السريعة

- 1. أن تسبق المرشحات الرملية معالجة أولية وعملية الترسيب.
- تحديد معدل الترشيح مع أخذ العوامل المؤثرة في الاعتبار
  مثل (نوعية المياه العكرة مقدار المعالجة الأولية (من ١٢٠ : ٢٠٠
  م<sup>7</sup>/م<sup>7</sup>/يوم).
  - ٣. لا يقل عدد المرشحات عن وحدتين،

أي أن تكون المرشحات قادرة على استيعاب السعة التصميمية بالإضافة إلى خروج أحدى الوحدات من العمل وفي حالة وحدتين فقط يجب أن تكون كل وحدة منهما قادرة على استيعاب السعة التصميمية.



# متطلبات أعمال الترشيح

#### ٤ - شروط تصميم هيكل المرشح

أ-جدران المرشح رأسية.

ب-عدم وجود نتوءات أو بروزات من جدران المرشح في الوسط الترشيحي.

ج-أن توجد غرفة رئيسية تسمح بالفحص والتشغيل بسهولة.

د-الحد الأدنى لعمق المرشح ٢٨٠ سم.

ه-أقل عمق للمياه فوق الوسط الترشيحي ٩٠ سم.

و-أن يكون خرج المرشح محكماً بحيث يمنع دخول الهواء إلى قاع المرشح. ز-أن يكون محاطا بحاجز خرساني ارتفاع ١٠ سم على الأقل لمنع تسرب وصرف

المياه إلى داخل المرشح.

ح-منع حدوث فيضان وذلك بعمل فتحة صرف للتدفق الزائد (overflow).

ط-لا تزيد سرعة المياه المعالجة الداخلة إلى المرشح عن ٦٠ سم/ ث.

ي-أن تكون مواسير الصرف كافية لمياه الغسيل بحيث تتسع لأقصى تصرف.

ك-وجود ممرات ومماشي حول المرشح لا يقل عرضها عن ٦٠ سم.

ل-عمل حوائط فاصلة بين الماء المعالج والغير معالج.



# متطلبات أعمال الترشيح

#### ٥- مجاري مياه الغسيل (Troughs).

- أن يكون أقل منسوب لها فوق أعلى منسوب لتمدد الرمال أثناء الغسيل.
- أن تكون المسافات بينها منتظمة بحيث تغطى كل صينية نفس المساحة من الوسط.
- ألا تزيد المسافة الأفقية التي تقطعها الجزيئات حتى تصل إلى الصينية عن ۹۰ سم.



# متطلبات أعمال الترشيح

٦- الوسط الترشيحي

يجب أن تكون مادة الوسط الترشيحي من الرمل النظيف أو أي مادة طبيعية أو صناعية خالية من المواد الكيماوية الضارة أو الملوثات البكترية وأن تكون معتمدة من الجهات المختصة وأن تتوافر بها الخصائص التالية:

- لا يقل العمق عن ٦٠ سم وعادة لا يزيد عن ٧٥ سم.
- لا يزيد معامل الانتظام للجزيئات الصغيرة عن ١٠٦٥.
- أن يحتوي على طبقة سمكها لا يقل عن ٣٠ سم من جسيمات ذات حجم فعال لا يزيد عن ٠،٤٥ مم إلى ٠،٥٥ مم.

٣٧



# متطلبات أعمال الترشيح

# ٧- قاع المرشح ونظام الصرف السفلي:

يجب أن يصمم نظام تجميع المياه أسفل المرشح بحيث:

- يقلل فواقد الضغط في مجمع المياه وفروعه.
- يضمن توزيع منتظم لمياه الغسيل ومعدل الترشيح متساوي في كل مساحة المرشح.
  - أن تكون نسبة مساحة فتحات نظام التجميع إلى المساحة الكلية للمرشح حوالي ٥٠٠٠٠.
    - المساحة الكلية لمقطع الخطوط الفرعية تكون ضعف المساحة الكلية للفتحات.
- أن تكون مساحة مقطع المجمع تساوي ١،٥ : ٢ من المساحة الكلية للفروع.
  - أن تكون فتحات الفروع التي بلا مصافى متجهة لأسفل



#### متطلبات أعمال الترشيح

#### ٨- الغسيل السطحي وتحت السطحي

نظام التنظيف بالهواء:

- يجب أن يتوفر هواء بمعدل ۱۰۰۰۰۰ إلى ۱۰۰۰۰۰سم /د لكل ۱،۰ ۱،۵ م / م م / د من مساحة المرشح.
  - يجب عمل وسيلة لتفادي فقدان الوسط الترشيحي أثناء الغسيل.
  - يجب أن يتبع الخلخلة بالهواء غسيل بالماء وأن يكون كافيا لإعادة تنظيم طبقات الوسط
     الترشير
    - يجب أن يكون الهواء خاليا من الملوثات.
- يجب أن يكون نظام توزيع الهواء تحت الوسط الترشيحي وأن يدعم سطح الوسط الترشيحي و وتصمم فواني الهواء بحيث تمنع الوسط الترشيحي من الدخول إلى نظام الهواء أو سد
  - الفواني. يجب ألا تمر مواسير الهواء خلال الوسط الترشيحي.
  - يجب أن تراعي متطلبات الصيانة وإصلاح مواسير الهواء.
- يجب أن يكون نظام مياه الغسيل قادرا على توفير 77 م7/ س من المياه لكل م7 من مساحة المرشح وفي حالة وجود الغسيل بالهواء يكتفي بـ 70 م7/ س7.
  - يتم تصميم شبكة تصريف المياه السفلية بحيث لا تعترض شبكة هواء الغسيل.



# متطلبات أعمال الترشيح

#### ٩- الغسيل العكسى

يجب أن يجهز كل مرشح بما يلي:

- معدل دفق میاه ۳۷ م۳/ ساعة/ م۲ على الأقل ویقترح أن یکون المعدل ٥٠ مهدل م۳/ س/ م۲ أو المعدل الكافى لأحداث تمدد فى الوسط الترشیح مقداره ٥٠%.
  - يتم توفير المياه المرشحة للغسيل عن طريق خزانات مياه الغسيل أو بواسطة طلمبة غسيل من خطوط الخدمة أو عن طريق كلا المصدرين معا.
    - يجب أن تكون طلمبات الغسيل زوجية العدد أو توفير وسيلة بديلة.
  - لا يقل زمن الغسيل عن ١٥ دقيقة /مرشح حسب المعدل التصميمي للغسيل.
    - توفير صمام أو منظم لمياه الغسيل على الخط الرئيسي للغسيل.
      - تركيب مبين لمعدل التدفق على الخط الرئيسي لمياه الغسيل.
  - يجب أن يكون نظام الغسيل العكسي قابل للتشغيل بواسطة المشغل يدويا وإذا كان النظام آلى (اوتوماتيكي) فيجب أن يكون هناك إمكانية لضبطه.

٤.



#### متطلبات الترشيح باستخدام مرشحات الضغط

- 1. معدل الترشيح: يجب ألا يزيد معدل الترشيح عن V(x) = V(x) م<sup>T(x)</sup> إلا إذا ثبت بالاختبار غير ذلك ووافقت عليه الجهات المختصة.
  - ٢. التصميم: يجب أن يتم تصميم المرشح بحيث يحتوي على:
  - مقياس فاقد الضغط عند مدخل ومخرج مواسير كل مرشح.
    - مقياس سهل القراءة لبيان التدفق في كل وحدة ترشيح.
  - مواسير بسيطة بقدر الإمكان للترشيح وللغسيل العكسي لكل مرشح على حده.
- أن يكون مجمع مياه الغسيل أعلى من سطح الوسط الترشيحي بمقدار ٤٥ سم على الأقل.
- يقوم نظام الصّرف السفلي بتجميع المياه المّرشحة بكفاءة وتوزيع مياه الغسيلُ بانتظام بمعدل لا يقل عن ٣٧ م٣/س.
- توفير أجهزة تحكم وبيان لتدفق مياه الغسيل العكسي بحيث تكون سهلة القراءة أثناء تشغيل محس التحكم
  - محبس تصريف الهواء في أعلى نقطة من كل مرشح.
- غرفة تفتيش سهلة الدخول لتسهيل عملية الفحص والإصلاح للمرشحات التي يزيد قطرها عن ٩٠ سم
  - توقير وسيلة لمراقبة وملاحظة المياه المستعملة أثناء الغسيل العكسى



# متطلبات مراقبة مستويات العكارة

مستوى العكارة	تكرار الرقابة	نوع الترشيح
< ۰،٥ وحدة عكارة	کل ٤ ساعات	تقليدي
< ۰،٥ وحدة عكارة	کل ٤ ساعات	مباشر
< ١ وحدة عكارة	مرة في اليوم	الرملي البطئ

متطلبات الرقابة على قياسات العكارة في المرشحات



#### ١- الترشيح التقليدي والمباشر

يجب أن تحقق هذه مستوى عكارة أقل من ٠,٠ وحدة عكارة في ٩٠% من القياسات التي تؤخذ كل شهر ويمكن السماح بزيادة هذه النسبة إلى ١ وحدة عكارة إذا أثبت النظام أنه يمكنه إزالة طفيليات الجيار ديا بكفاءة عند هذه النسبة من العكارة ولا يمكن بأي حال وفي أي وقت أن تزيد العكارة عن ٥ وحدات

#### ٢- الترشيح باستخدام المرشح الرملي البطيء

يجب أن تحقق الأنظمة التي تستخدم المرشح الرملي البطئ مستوى عكارة أقل من أو يساوي وحدة عكارة واحدة في 90% من القياسات كل شهر ولا يسمح بأي حال وفي أي وقت أن تزيد العكارة عن 0 وحدات.

#### ٣- الطرق الأخرى للترشيح

يمكن أن تستخدم المحطة أي أنظمة أخرى للترشيح بعد موافقة الجهات المختصة على ذلك بشرط أن تحقق نفس معايير إزالة الجيارديا والجراثيم والفيروسات مثلما تحقق الطرق التقليدية.



#### المشاكل التشغيلية للمرشحات

- 1. تناقص الحجم الفعال لحبيبات الرمل (يجب إعادة أخذ عينة رمل الترشيح وإجراء تجربة تحليل المناخل عليها).
  - ٢. وجود أنواع من الطحالب الإبرية تسد رمل المرشح.
    - ٣. ضعف أداء طلمبات الغسيل.
    - ٤. ضعف أداء نافخات الهواء.
    - ٥. تكون الكرات الطينية داخل حبيبات الرمل.
      - ٦. كسر في الفواني (المصافي الدقيقة).
        - ٧. كسر في بلاطات المرشح.
        - تتاقص في منسوب رمل المرشح.



#### المشاكل البكتريولوجية والكيماوية للمرشحات

- ١. زيادة الأحمال البكتيرية وزيادة مخاطر التلوث بالبكتريا والفيروسات.
- التلوث البكتريولوجى نتيجة التشغيل المتقطع للمرشحات وتركها فترة دون استخدام وتعطل وحدة ضنخ الكلور.
  - ٣. تلوث بكتريولوجي نتيجة زيادة العدد الطحلبي.
  - ٤. تلوث بكتريولوجي نتيجة قصور في عمليات الغسيل للمرشحات.
    - و. زيادة جرعات الكلور مع وجود أحمال عضوية مرتفعة.
      - تسرب زيوت داخل المرشح أثناء إجراء الصيانة.
- ٧. تراكم المواد العضوية التي تحتويها المياه الخام بالإضافة إلى المواد الطفيلية
   مجمعة مع البكتريا والطحالب وتغطى سطح.
  - ٨. زيادة التلوث بالمعادن الثقيلة وبالتالي وصولها إلى مياه الشرب المرشحة



# تحسين عمليات الترشيح

#### المهام الرئيسية المطلوب إجراؤها لتحسين عملية الترشيح

- ١. نظافة المرشح الرملي السريع بالجاذبية
- 7. قياس عمق طبقة الرمل المرشح (Depth of Sand Filter)
- ٣. صيانة قاع وشبكة الصرف للمرشح (Filter Bed Maintenance)
  - ٤. صيانة محابس التشغيل والتحكم للمرشح (Filter control valve)
    - الكشف على كباسات الهواء وطلمبات الغسيل (Air Blowers)
      - ٦. سجلات المراجعة



# الترشيح بالأغشية

- أسلوب يستخدم لفصل الجسيمات أو الجزيئات من السوائل حيث يتم تمرير السائل المراد ترشيحه عبر غشاء شبه منفذ، ويتم تحديد درجة نفاذية الغشاء (المسام) من خلال معرفة درجة التقنية المطلوبة.
- يعمل الغشاء بمثابة حاجز للجسيمات التي يكون حجمها أكبر من مسام الغشاء، في حين يمر السائل. وينتج عن ذلك سائل نظيف مرشحا على أحد جانبي الغشاء، بينما تتبقى الجسيمات التي كانت ذائبة به على الجانب الآخر من الغشاء.

٤٧



# مميزات الترشيح الغشائى

- لا تتطلب استخدام مواد كيميائية أو أى مواد مضافة
  - يقلل من تكاليف التشغيل
  - تتطلب الحد الأدنى من الطاقة
  - يمكن أن تصمم لتعمل بدون طاقة تقريبا
    - يمكن استخدامه في مساحة ضيقة





# أنواع تقنيات الترشيح

- ا. الترشيح الدقيق (Micro Filtration, MF)
  - ٢. الترشيح الفائق (Ultra Filtration, UF)
- ٣. الترشيح متناهى الدقة (Nano Filtration, NF)
- ٤. التحليل الكهربي العكسى (Electro Dialysis Reversal, EDR) (الديلزة)
  - o. الترشيح باستخدام التناضح العكسي (Reverse Osmosis, RO)





# الترشيح الدقيق (MF)

- هي عملية يتم فيها حجز المواد العالقة فقط بينما تمر الأنواع الأخرى من الغشاء السليلوزي.
  - يتميز الترشيح الدقيق (MF) بكفاءة أداء متميزة.
- يعتبر بديلا للطرق التقليدية التي تعتمد على الوسائط الحبيبية (مرشحات الرمل).
  - يعطى كفاءة أكبر في الإزالة عند تتقية المياه السطحية.



#### الترشيح الفائق (UF)

- هو عملية يتم فيها حجز المركبات ذات الوزن الجزيئي الكبير بينما تتمكن كل المركبات ذات الوزن الجزيئي الصغير من المرور عبر الغشاء
- لا يتم التخلص من الأملاح أو الأحماض الأمينية أو الأحماض العضوية والغير عضوية أو أيدروكسيد الصوديوم.
- يتميز الترشيح الفائق (UF) بكفاءة أداء متميزة تزيد عن كفاءة الترشيح الدقيق (MF)،
  - يعطى درجة كفاءة أكبر في الإزالة عند تتقية المياه السطحية الملوثة.

٥٣



# الترشيح متناهى الدقة (NF)

- هى عملية يتم فيها طرد الأيونات التى تحتوى على أكثر من شحنة سالبة واحدة فقط مثل الكبريتيدات والفوسفات بينما يسمح بمرور الأيونات أحادية الشحنة، كما يتم طرد المواد الذائبة الخالية من الشحنات والأيونات موجبة الشحنة طبقًا لحجم وشكل جزيئاتها.
  - يستعمل لإزالة المواد العضوية والألوان والملوثات.
- هذا النظام يستعيد من ٨٥ إلى ٩٥ % من المياه تحت ضغط منخفض.
- يمكن من خلال الترشيح المتناهى الدقة (NF) التخلص من كلوريد الصوديوم بنسب تتراوح بين صفر إلى ٥٠ % طبقًا لكثافة التغذية.



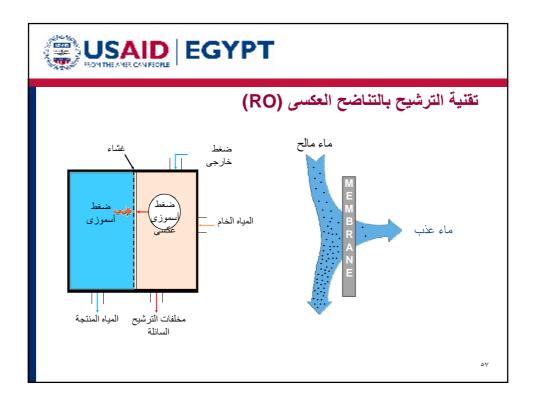
#### التحليل الكهربي العكسي (EDR)

- وتسمى بعملية الغسيل الكهربي العكسى (Electro Dialysis (الديلزة) (Reversal)
- هى عملية كهروكيميائية نقوم فيها الأغشية بإتاحة ممرات اختيارية للأيونات الموجبة أو السالبة لإنجاز عملية إزالة الأملاح،
- معظم المواد الصلبة الذائبة هي عبارة عن أيونات ذات شحنات إما موجبة أو سالبة والأيونات تنجذب إلى الأقطاب ذات الشحنات العكسية ثم يتم التخلص منها في العملية العكسية
  - تستخدم هذه الطريقة عادة لتتقية المياه المالحة وإزالة الملوثات.
- معدل إنتاج المياه في عملية التحليل الكهربي العكسي (الديلزة, EDR) من ٧٥ إلى ٩٥ % من مياه المصدر.



# الترشيح باستخدام التناضح العكسى (RO)

- تعتمد فكرة عملها على ضغط المياه داخل أغشية سليولوزية تحت ضغط حوالى ٣٠ ضغط جوى ونفاذها من الغشاء تاركة خلفها تركيزات من الأملاح أعلى من التركيزات، ويمكن بهذه الطريقة حجز ١٠٠% من الملوثات والبكتيريا والفيروسات، وتستخدم هذه الطريقة في تتقية مياه الآبار وتحلية مياه البحر.
- وتعتمد هذه الطريقة على حقيقة علمية أنه إذا فصل ماء عذب عن ماء مالح بواسطة غشاء نصف منفذ فإن الماء العذب ينفذ من الغشاء في اتجاه الماء المالح حيث يقوم بتخفيف تركيز الملح. وتسمى هذه الظاهرة بالأسموزية.
- وبسبب الفرق في تركيز الملح فإن الماء العنب يستمر في المرور خلال الغشاء لو كان هناك ضغط واقع عليه- ويسمى الضغط الذي يسبب سريان الماء من الجانب المخفف إلى الجانب ذي التركيز المرتفع بالضغط الأسموزي ويعتمد هذا الضغط على درجة تركيز الملح في الماء وكذلك درجة حرارة المحلول ولذلك فإنه عند الضغط على المحلول الملحى بضغط أكبر من الضغوط الأسموزي للمحلول فإن الماء العذب ينتقل عبر الغشاء من المحلول الأكثر تركيزا إلى الجانب الأقل تركيزا.





# مميزات ومتطلبات الترشيح بالتناضح العكسى

#### المميزات

- •سهولة التشغيل.
- •سرعة إنتاج المياه العذبة منذ بداية التشغيل (٢/١- ١ ساعة).
  - •تعتبر أدق عمليات الترشيح بواسطة الأغشية.

#### المتطلبات

- •تحتاج إلى معالجة ابتدائية فعالة.
- الاحتياج للضغوط العالية اللازمة لمرور المياه المالحة خلال الأغشية.
- •يؤثر ارتفاع درجة الحرارة بدرجة عالية على أداء وحدة تحلية المياه.



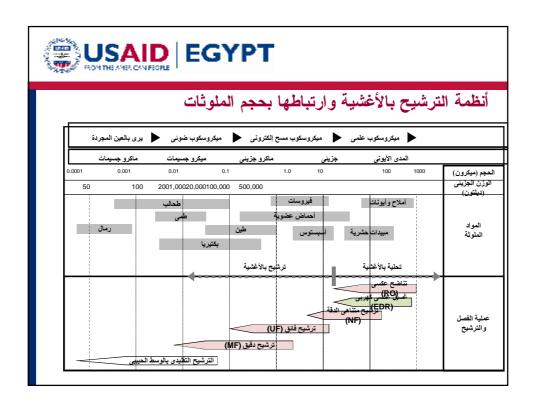
# مقارنة بين عمليات الترشيح بالأنواع المختلفة من الأغشية

التناضح العكسى	الترشيح متناهى الدقة	الترشيح الفائق	الترشيح الدقيق	
(RO)	(NF)	(UF)	(MF)	البند
غير متماثل	غير متماثل	غير متماثل	متماثل/ غير متماثل	الغشاء
10.	10.	10 10.	101.	سمك الغشاء الرقيق
١	1	١		(میکرون)
أقل من ۰،۰۰۲	٠٠٢ – ٠٠٠٢	۲۰،۰۰ – ۲،۰	٤ - ٠،٠٢	قطر المسام ميكرون
المركبات ذات الوزن	المركبات ذات الوزن	الجزيئات الدقيقة،	الجسيمات، الطمى،	يستخدم لإزالة
الجزيئي الكبير، والصغير،	الجزيئي الكبير، الأيونات	البروتينات.	البكتريا.	
كلوريد الصوديوم،	السالبة متعددة التكافؤ .			
الجلوكوز، الأحماض				
الأمينية.				
<ul> <li>(خلات) السیلیلوز</li> </ul>	<ul> <li>(خلات) السیلیلوز</li> </ul>	<ul> <li>السير اميك</li> </ul>	<ul> <li>السير اميك</li> </ul>	المادة المصنوع منها
<ul> <li>الأغشية الرقيقة</li> </ul>	<ul> <li>الأغشية الرقيقة</li> </ul>	<ul> <li>الأغشية</li> </ul>	<ul> <li>الأغشية الرقيقة</li> </ul>	الغشاء
		الرقيقة	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	
– أنبوبة	– أنبوبة	– أنبوبة	– أنبوبة	شكل وحدة الغشاء
– لفة حلزونية spiral	–     لفة حلزونية	- ألياف مجوفة	- ألياف مجوفة	
– لوحة وإطار	spiral	– لفة حلزونية		
	–    لوحة وإطار	– لوحة وإطار		
۱۵۰ – ۱۵۰ بار	ه – ۳۵ بار	۱ – ۱۰ بار	أقل من ٢ بار	ضغط التشغيل



# أنواع عمليات الترشيح بالأغشية واستخداماتها

تقنية الترشيح	نوع السائل	التخلل (الانتشار)	التركيز
-	<ul> <li>مياه صرف المصابغ</li> </ul>	– ماءرائق	- أملاح، كيماويات،
- RO	– المياه	<ul> <li>ماء منخفض الأملاح</li> </ul>	مخلفات
		<ul> <li>ماء منخفض التلوث بــــ</li> </ul>	– ماء مالح
-	<ul> <li>مياه صرف المصابغ</li> </ul>	<ul> <li>نواتج مخلفات مالحة</li> </ul>	– ألوان
-   NF	– میاه	<ul> <li>مياه نظيفة مالحة</li> </ul>	– مخلفات
INE		– مياه غير عسرة	
		<ul> <li>میاه صرف مالحة</li> </ul>	
-	<ul> <li>مستحلبات الزيوت</li> </ul>	–    سائل رائق للصرف والع	– مخلفات
-	<ul> <li>نواتج الغسيل</li> </ul>	– مخلفات	- مستحلبات زيوت
- UF	<ul> <li>المياه</li> </ul>	- مياه خالية من الزيت	عالية التركيز
		PPM	<ul> <li>میاه غیر نظیفة</li> </ul>
		– مياه رائقة	<ul> <li>- تمخلفات</li> </ul>





# معوقات استخدام الترشيح بالأغشية

الأس الهيدروجينى معظم الأغشية تقاوم قيم الأس الهيدروجينى العالية وأكبر عائق هو استخدام حشوة من البوليستر فى العديد من الأغشية والذى يمكنه العمل بفاعلية حتى الأس الهيدروجينى ١١,٥ حيث تتغير كفاءة العديد من الأغشية عند القيم المرتفعة من الأس الهيدروجينى.

معدل التدفق لا يوجد حد مُعرف بأقصى معدل تدفق، ولكن يعتمد معدل التغذية والتدفق على الخصائص الميكانيكية لوحدة الأغشية.

اللزوجة لا يعتبر لزوجة الشحنة مشكلة في حد ذاتها، ولكن اللزوجة تؤدى إلى انخفاض الضغوط المرتفعة لبعض التدفقات، ولكن طالما كان الانخفاض في الضغط مقبولاً فلإ تشكل مشكلة





الفصل السابع

التطهير

# اليوم الرابع الجلسة الجلسة المادية عشر واليوم الخامس الجلسة الثانية عشر

# ملخص الجلسة

#### الموضوع:

• التطهير

#### الأهداف:

بانتهاء التدريب على أعمال هذا الفصل ينبغي أن يكون المتدرب قادرا على أن:

- يشرح معنى التطهير في عملية تنقية مياه الشرب وأغراضه وأهم الطرق المستخدمة في عملية التطهير وأغراض كل منها.
- يصنف أنواع التطهير ويربطها بمراحل عملية التنقية ومواقعها على خط إنتاج المياه في محطة تنقية مياه الشرب.
- يشرح كيفية التطهير بالكلور ويقارن بين ظروف وطرق وتقنيات التطهير بمركبات الكلور وأشكال وتداول هذه المركبات.
- یشرح کیفیة التعامل مع غاز الکلور وخواصه وتحضیره واسطوانات الکلور وأنواع الأجهزة المستخدمة مع أنواع الکلور وأجزائها.
- يشرح أسس حساب تركيز جرعة الكلور وأشكال الكلور المستخدمة في التطهير وكيفية تحضير كل منها بأمان وبالجرعة المناسبة للتطهير.

#### مدة التدريب:

• ساعتين ونصف

#### مساعدات التدريب:

- جهاز عرض الشرائح وملحقاته.
- السبورة البيضاء أو السبورة الورقية وملحقاتها.

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى - أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

#### مواد التدريب:

- الشريحة رقم ٧-١إلى رقم ٧-٣١
  - دليل المتدرب الفصل السابع.

# الجدول الزمنى للتدريب

الزمن		واد التدريب	A		
المقدر	٠٠	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقیقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
١.			۲	استعرض أهداف هذا الفصل والغرض من	أهداف الأداء
				التدريب	
١.			٣	اشرح فائدة التطهير والغرض منه وبين	مقدمة
				خطورة عدم تطبيقه	
۲.			٤ إلى ٨	اذكر الطرق الأربعة الشائعة الإستخدام في	طرق التطهير
				التطهير وبين الفرق بين كل طريقة ومزايا	
				وعيوب كل منها	
١.			٩	وضح لماذا يعتبر الكلور من أهم وأنسب	التطهير بالكلور
				الطرق المستخدمة في مصر والغرض من	
				عملية إضافة الكلور	
٥			١.	اشرح خواص غاز الكلور وكيفية تحضيره	خصائص الكلور
١.			١١	بين أن الكلور يتواجد في جميع الأشكال	مركبات الكلور
				المختلف للمادة (غازية وسائلة وصلبة) وأن	
				الشكل الصلب على هيئة مركبات أومساحيق	
				ومسميات هذه المركبات	
10			١٢	اذكر للمتدربين أماكن تطبيق الكلور وتسمية	أنواع التطهير بالكلور
			إلى	كل نوع منها والغرض من حقن الكلور في	
			10	هذه الأماكن (تطهير أولى ومتوسط ونهائي)	
10			١٦	بين قدرة الكلور على التفاعل مع المركبات	تفاعلات الكلور
			إلى	الأخرى ونواتج التفاعل مع بعض المركبات	
			١٨	كالماء وكبريتيد الهيدروجين والمواد العضوية	
70			19	بين طريقة نقل الكلور في أسطوانات	التعامل مع غاز الكلور
			إلى	والأشكال المختلفة لهذه الأسطوانات وأنواع	
			70	أجهزة حقن الكلور وكيفية تحديد جرعته	

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

10		٢٦ إلى	وضح للمتدربين ضرورة وجود نظام للحماية	نظام تعادل الكلور
		49	من خطر الكلور المتسرب ومكونات هذا	المتسرب
			النظام ونظرية عمله وأعرض أشكال النظام	
			المتكامل لحقن الكلور متضمنًا نظام التعادل	
			لغاز الكلور المتسرب والأماكن التى يحقن	
			فيها الكلور	
10		، ۳۰	أشرح العوامل والمتغيرات التي تؤثر على	لعوامل التي تؤثر في
		٣١	عملية التطهير ثم العوامل التي تؤثر في كفاءة	عملية التطهير
			النطهير	



## الفصل السابع

التطهير

١



#### التطهير

#### أهداف الأداء (التعلم):

بانتهاء التدريب على أعمال هذا الفصل ينبغي أن يكون المتدرب قادرا على أن:

- يشرح معنى التطهير في عملية تنقية مياه الشرب وأغراضه وأهم الطرق المستخدمة في عملية التطهير وأغراض كل منها.
- يصنف أنواع التطهير ويربطها بمراحل عملية التنقية ومواقعها على خط إنتاج المياه في محطة تنقية مياه الشرب.
- يشرح كيفية التطهير بالكلور ويقارن بين ظروف وطرق وتقنيات التطهير بمركبات الكلور وأشكال وتداول هذه المركبات.
  - يشرح كيفية التعامل مع غاز الكلور وخواصه وتحضيره واسطوانات الكلور وأنواع الأجهزة المستخدمة مع أنواع الكلور وأجزائها.
  - يشرح أسس حساب تركيز جرعة الكلور وأشكال الكلور المستخدمة في التطهير وكيفية تحضير
     كل منها بأمان وبالجرعة المناسبة للتطهير.



#### الغرض من التطهير

الغرض من عملية التطهير (Disinfection) القضاء على الكائنات الحية الدقيقة، أو وقف نشاطها، مثل البكتريا المسببة للأمراض وجعل المياه آمنة للاستهلاك الآدمى، فلا يمكن للترشيح مهما كان بطيئا أن يحجز كل ما فى الماء من بكتريا وكائنات دقيقة (Microorganisms).

,



#### طرق التطهير

- التطهير بالحرارة
- التطهير بالأشعة فوق البنفسجية
  - التطهير بالأوزون
  - التطهير الكيميائي



#### ا- التطهير بالحرارة

- الكائنات الحية الدقيقة لا تتحمل درجات الحرارة العالية، خاصة إذا وصلت الى درجة غليان الماء لمدة بين ٥-٠٠ دقيقة.
- هذه الطريقة غير عملية ومكلفة في حالة استخدامها في تعقيم كميات كبيرة من المياه.
- تستخدم عادة في المعامل والمستشفيات والسفن وفي المنازل (في حالات خاصة) وفي المخيمات.

٥



#### ٢ - التطهير بالأشعة فوق البنفسجية

- تتم بتعريض الباثوجينات مباشرة لأشعــة فوق البنفسجية (Ultraviolet) التي تعمل على إبادتها.
- تتم المعالجة الإشعاعية بتعريض طبقة رقيقة من الماء (سنتيمترات قليلة) إلى الأشعة وبسرعة مرور بطيئة جدا. لذلك فإن هذه الطريقة لا يتم استخدامها إلا في المعامل والمستشفيات وبعض الصناعات وفي وحدات تحلية مياه البحر التي تعمل بنظرية التناضح العكسي (Reverse osmosis).
  - عملية إنتاج الأشعة مكلفة، كما أنها غير مجدية إذا كانت الأحواض عميقة.



#### ٣- التطهير بالأوزون

- الأوزون غاز مؤكسد قوى يتم إنتاجه من الأكسجين الجوى داخل أجهزة خاصة، وذلك بتمرير الأكسجين بين قطبى كاثود ذو جهد عالى.
- يتفاعل الأوزون مع كل المكونات الموجودة بالماء (عضوية وغير عضوية)،
   لذلك يمكن استخدام غاز الأوزون (Ozone O<sub>3</sub>) أيضاً للتحكم في لون ورائحة الماء.
- غاز الأوزون غير مستقر كيميائياً لذا يجب مزجه بالماء المراد تعقيمه بمجرد إنتاجه مباشرة. لأنه يتحلل ويختفي في بضع دقائق.

٧



#### ٤ - التطهير بالكيماويات

- هو أنسب وسيلة تستخدم في تعقيم المياه على نطاق واسع.
- تضاف مواد كيماوية بجرعات خاصة، بحيث تقتل كل ما تبقى من البكتريا بعد الترشيح، ودون الإضرار بصحة الإنسان والحيوان، وأيضاً بدون إحداث تغيير في طعم ولون ورائحة المياه.
  - يعتبر التطهير بالكلور من أهم طرق التطهير الكيميائي.



### التطهير بالكلور الغرض من عملية إضافة الكلور

- ١. القضاء على البكتيريا والطحالب والميكروبات.
- ضبط الأس الهيدروجيني للمياه من حالة القلوية إلى الحالة المتعادلة.
  - ٣. القضاء على مشاكل الطعم والرائحة.
  - ٤. أكسدة الشوائب الكيميائية الموجودة في المياه.

٩



#### خواص غاز الكلور

- يتم تحضيره بواسطة التحليل الكهربي لمحلول كلوريد الصوديوم (ملح الطعام).
  - غاز الكلور غاز خانق لونه أخضر مصفر.
    - أثقل من الهواء الجـوى.
  - يؤثر على أغشية الأنف والحنجرة والعين.
    - يمكن الكشف عنه بو إسطة أبخرة الأمونيا.

١.



#### أشكال تواجد الكلور

#### الكلور السائل:

محلول نقى كهرمانى اللون، أثقل من الماء مرة ونصف تقريباً، له معامل تمدد عالى ولذلك يلتزم دائماً بعدم ملء اسطوانات الكلور بأكثر من ٨٥ % من حجمها.

#### الكلور الصلب:

نظراً لأن الكلور السائل يتجمد عند درجة حرارة منخفضة جداً (-١٠٢ درجة مئوية) فهو نادراً ما يوجد في صورته الصلبة، غير أنه يتواجد متحداً مع بعض العناصر الأخرى في صورة مركبات على هيئة بودرة أو حبيبات.

#### مركبات الكلور:

- ١. محلول الكلور: ويسمي كيماويا (هيبوكلوريت الصوديوم).
- ٢. المسحوق المبيض: ويسمى أحيانا (كلوريد الجير أو الجير المكلور).
- " مسحوق أو أقراص الكلور: ويسمى كيماوياً (هيبوكلوريت الكالسيوم).



#### أنواع التطهير بالكلور

- التطهير المبدئي (حقن الكلور المبدئي).
- التطهير المتوسط (حقن الكلور المتوسط).
  - التطهير النهائي (حقن الكلور النهائي).



#### التطهير الأولى

تجرى عند استقبال المياه من المأخذ وتكون محتوية على بعض أنواع من الطحالب والبكتريا، وذلك لتقليل الحمل البكتيري على المرشحات.

#### مزايا التطهير الأولى "Pre - disinfection"

- تقليل الحمل البكتيري على المرشحات
  - زيادة عامل الأمان
- تحسين إزالة الألوان في بعض الأحيان
- إطالة فترة تشغيل المرشحات وعدم انسدادها بالطحالب
  - تخفيض كمية المواد العضوية الميكروسكوبيه
    - تأخير تعفن الرواسب في أحواض الترسيب
      - المساعدة على عدم تكون طعم أو رائحة



#### التطهير المتوسط

• يستخدم في حالة ما إذا كانت المياه المروقة الخارجة من المروقات تحتوي على كميات ضئيلة من الكلور المتبقي حيث يكون له تأثير في تعقيم الوسط الترشيحي.

#### أهمية التطهير المتوسط:

- القضاء على البكتيريا والمواد الضارة والتي هربت من الكلور الابتدائي.
  - تطهير وتعقيم رمل المرشحات.
  - تعقيم المجارى بين المروقات والمرشحات.
  - تعويض النقص في كمية الكلور الابتدائي

۱٤

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى - أ) V. التطهير



#### التطهير النهائي

- هو إضافة الكلور إلى الماء بعد عملية الترشيح.
- تتم بعد الانتهاء من عمليات التنقية وقبل دخولها الخزان الأرضي لقضاء فترة تلامس لا تقل عن نصف ساعة.
- التطهير النهائي (Post-Disinfection) يحافظ على كلور متبقي في شبكات التوزيع الأرضي.

10



#### التفاعلات الكيميائية للكلور

#### التفاعلات مع الماء

• يتحد الكلور الحر مع الماء مكوناً حمض الهيبوكلوروز وحمض الهبدروكلوريك :

کلور + ماء 
$$\longrightarrow$$
 حمض الهیبوکلوروز + حمض الهیدروکلوریك  $\operatorname{Cl}_2 + \operatorname{H}_2\operatorname{O} \longrightarrow \operatorname{HOCl} + \operatorname{HCl}$ 

• وقد يتأين حمض الهيبوكلوروز في الماء كأيون هيدروجين وأيون هيبوكلوريت، ويتوقف هذا على درجة تركيز الأس الهيدروجيني للماء.

 $HOCl \longrightarrow H^+ + OCl^-$ 

•

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى - أ) V. التطهير



#### تفاعل الكلور مع كبريتيد الهيدروجين

- يعتبر كبريتيد الهيدروجين عامل اختزال (Reducing agent) بمعنى أنه يعطى الكترونات بكل سهولة.
  - ينتج كبريتيد الهيدروجين رائحة تشبه رائحة البيض الفاسد.
  - يتفاعل مع الكلور ليكون حامض الكبريتيك وعنصر الكبريت.

کبریتید هیدروجین + کلور + اکسجین أیون  $\longrightarrow$  کبریت+ ماء + کلورید أیون  $H_2S + Cl_2 + O^{-2} \longrightarrow S\hat{\mathbf{a}} + H_2O + 2Cl^{-2}$ 

• وتتم الأكسدة الكاملة لكبريتيد الهيدروجين كما يلي:

کبریتید هیدروجین + کلور + ماء  $\longrightarrow$  حمض کبریتیك + حمض هیدروکلوریك

•  $H_2S + 4 Cl_2 + 4 H_2O \longrightarrow H_2SO_4 + 8 HCI$ 

1 V



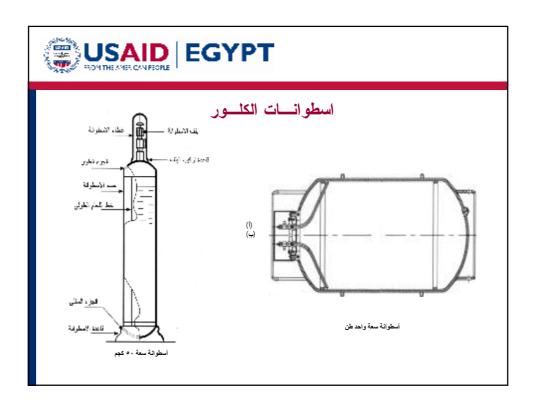
#### تفاعل الكلور مع المواد العضوية

- عندما تتواجد المواد العضوية في المياه المراد تطهيرها بالكلور، فإن التفاعلات الكيميائية التي تتم قد ينتج عنها مركبات غير مرغوب فيها.
- وتسمى هذه المركبات بالمركبات الكلورونية العضوية ومنها التراى هالوميثان (THM).
- يمكن منع تكون هذه المركبات بالحد من كمية الكلور المبدئي والتخلص من المواد العضوية قبل إضافة الكلور إلى الماء.



#### اسطوانات غاز الكلور

- يتم تصنيع اسطوانات الكلور من الحديد الصلب طبقا لمواصفات خاصة لتتحمل ضغطا داخليا حوالي ٣٥ كجم/ سم٢.
- تملأ بالكلور عادة إلى ٨٠% من سعتها عند درجة حرارة ٢٠م (٦٨ف).
- يجب عدم تعريض هذه الاسطوانات للحرارة الزائدة أو تعريضها للسقوط أو الدحرجة العنيفة.
  - سعة الأسطوانات عادة ٥٠ كجم، أو نصف طن، أو طن





#### أجهزة إضافة الكلور

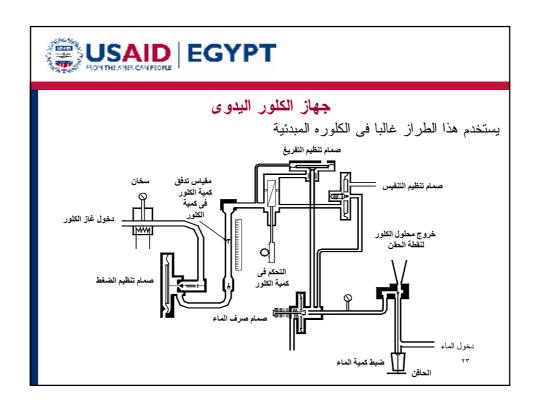
- هي أجهزة خاصة لإضافة جرعات الغاز إلى الماء
- تعمل بطريقة التفريغ، ولهذا فإن أى تنفيس فى أى وصلة يسحب الهواء إلى الداخل

#### أنواع أجهزة إضافة الكلور

- جهاز الكلور المدمج
- جهاز الكلور اليدوى ذو السعة الكبيرة
- جهاز الكلور الألى ذو السعة الكبيرة

۲.







#### تحديد جرعة الكلور:

- يتم تحديد جرعة الكلور في معامل محطة التنقية في نهاية مراحل التنقية.
- تحدد الجرعة بإضافة تركيزات مختلفة من الكلور وتترك لفترة تلامس لا تقل عن ٣٠٠ دقيقة.
- ويمكن أيضا متابعة تحاليل المياه من مخرج خزان المياه الأرضى الذى يضاف الكلور فى بدايته، ويتم تحديد الجرعة المناسبة عندما تصل كمية الكلور المتبقى فى المياه إلى ٢,٠ ٠,٣ مجم/ لتر فى نهاية الشبكة.



#### الكلور المتبقى

#### ١ - الكلور المتبقى المتحد:

• ينتج عن إضافة قدر من الكلور يكفى فقط <u>الاتحاد</u> مع الأمونيا الموجودة بالماء، وبرغم أن تلك البقايا المتحدة تحمل قدرات أكسدة تفوق قدرة الكلور الحر، إلا أن فعاليتها كمادة مطهرة تقل عن فعالية الكلور الحر. وللحصول على الكلور المتبقى المتحد لا يضاف إلى الماء إلا قدر الكلور الذى يكفى للاتحاد مع الأمونيا الموجودة في الماء.

#### ٢ - الكلور المتبقى الحر:

• ينتج عن إضافة الكلور إلى الماء بالقدر الذى يكفى لاستهلاك الأمونيا والكائنات الممرضة الموجودة فى الماء والقضاء عليها. والكلور المتبقى الحر أكثر فعالية من الكلور المتبقى المتحد كمادة مطهرة.

.



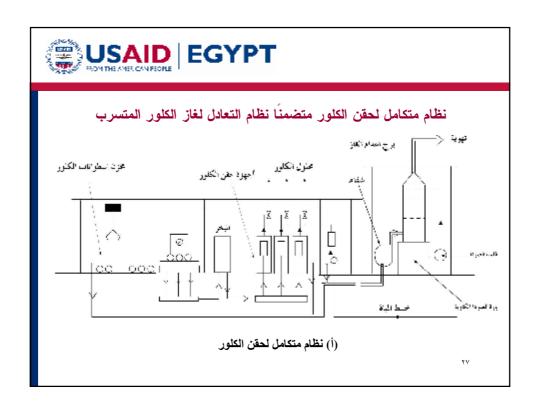
#### نظام تعادل الكلور المتسرب

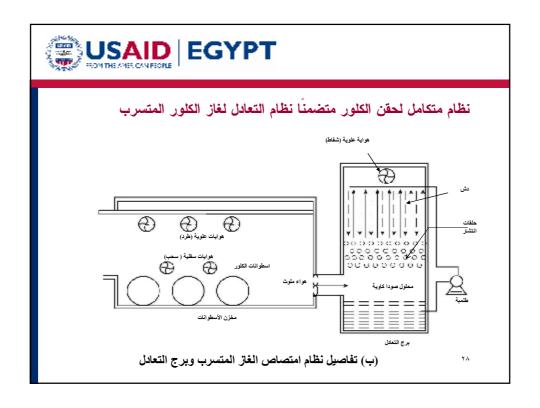
لحماية العاملين بالموقع من خطورة الكلور المتسرب، حيث يعمل على تجميع الكلور المتسرب ويدفعه إلى برج التعادل وتتساقط عليه محلول الصودا الكاوية فتتفاعل مع الكلور وينتج ملح الطعام.

ويتكون نظام معادلة الكلور المتسرب مما يلي:

- بيارة تركيز محلول الصودا الكاوية سعة ١٠ م ويتم تركيز الصودا بقوة تركيز ٤٠ %.
- عدد (۲) طلعبة سحب الصودا الكاوية ودفعها إلى البرج لعمل دش و احدة تعمل و الأخرى احتباطي.
  - عدد (۲) مروحة شفط الكلور المتسرب ودفعه إلى أسفل لتتساقط عليه الصودا الكاوية.
    - عدد (۲) حساس لتركيز الكلور في الهواء الجوي بمخزن الاسطوانات.
    - عدد (١) حساس لتركيز الكلور في الهواء الجوي بمبنى الأجهزة والمبخرات.

وتنشط هذه الأجهزة الحساسة عند وصول نسبة تركيز الكلور في الهواء إلى ٣ جزء في المليون لإعطاء إنذار وعندما تصل إلى ٥ جزء في المليون تعطي إشارة إلى مرواح الشفط وطلمبات الصودا للعمل في معادلة هذا الكلور المتسرب وفي نفس الوقت نقوم بإيقاف مراوح التهوية العادية.







#### أماكن حقن الكلور

- يتم حقن الكلور في محطات التنقية على ٣ مراحل كما يلي:
  - الكلور الإبتدائي في بئر الدخول وماسورة المياه العكرة.
- ٢. الكلور المتوسط بين خروج المياه المروقة ودخول المرشحات.
- الكلور النهائي في الخزانات الأرضية أو في الخزانات السطحية في محطات المياه المدمجة

۲9



#### العوامل التي تؤثر في عملية التطهير

- درجـة تركيز الأس الهيدروجيني
  - درجة الحرارة
    - العكــــارة
  - المواد العضوية
  - المواد غير العضوية

٣.



## العوامل التى تؤثر على كفاءة التطهير

- الجرعة المعملية للكلور.
- كفاءة أجهزة الإضافة.
- ٣. نظافة المجارى المائية.
- ٤. ضبط الأس الهيدروجيني.
- ٥. كفاءة طلمبات ضخ الكلور البودرة.
- جودة الكلور البودرة وتخزينه جيدا وعدم تعريضه للعوامل الخارجية.
  - ٧. نظافة شبكة التوزيع وإعداد برنامج دورى لغسيلها.
  - ٨. كفاءة جمع العينات وكذلك كفاءة التحاليل المعملية.
    - ٩. كفاءة صيانة الخزانات والمجارى المائية.

## الفصل الثامن

# المعالجة الكيميائية وإزالة الأملاح

# اليوم الخامس الخاس الثالث عشر والرابعة عشر

#### ملخص الجلسة

#### الموضوع:

#### المعالجة الكيميائية وإزالة الأملاح

#### الأهداف:

بانتهاء التدريب على هذا الفصل ينبغي أن يكون المتدرب قادراً على أن:

- يشرح أهمية التحكم في طعم ورائحة المياه.
  - مسببات التغير في الطعم والرائحة.
    - يعين مصادر الطعم والرائحة.
  - يحدد طرق منع وجود الطعم والرائحة.
- يشرح كيفية المعالجة والتخلص من الطعم والرائحة.
  - يشرح مسببات عسر المياه ومزايا التخلص منه.
  - يصف أهم الطرق المستخدمة لإزالة عسر المياه.
- يصف كيف يتم استخدام المبادل الأيوني في إزالة عسر الماء.
- يحدد أهم المشاكل التي تحدث في محطات التبادل الأيوني بسبب تواجد الحديد والمنجنيز.
  - يشرح طرق التخلص من المحلول الملحى المستخدم في المبادلات الأيونية.
    - يذكر المتاعب التي تنشأ من تواجد أملاح الحديد والمنجنيز في المياه.
      - يشرح الطرق المختلفة لإزالة أملاح الحديد والمنجنيز.
- يذكر أهم المواد الكيميائية التي تدخل في عملية تتقية المياه ومجالات استخدامها وكيفية تداولها.

#### مدة التدريب:

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى - أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

#### • ٥ ساعات

#### مساعدات التدريب:

- جهاز عرض الشرائح وملحقاته.
- السبورة البيضاء أو السبورة الورقية وملحقاتها.

#### مواد التدريب:

- الشرائح من رقم ۸-۱ إلى رقم ۸-۹۹.
  - دلیل المتدرب الفصل الثامن

## الجدول الزمنى للتدريب

الزمن		واد التدريب	A		
المقدر	:1	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقيقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
١.			۲	استعرض أهداف هذا الفصل والغرض من	أهداف الأداء
				التدريب	
٤٠			٣	اذكر للمتدربين مسببات الطعم والرائحة. وبين	الطعم والرائحة
			إلى	أن هناك عوامل ومصادر مختلفة للطعم	
			١٦	والرائحة منها ما هو طبيعي ومنها ما ينشأ عن	
				الأنشط الآدمية والمركبات الكيميائية ثم أشرح	
				هذه العوامل بالتفصيل	
٥			١٧	يشرح المدرب أماكن المحطة التي يمكن أن	تحديد أماكن الطعم
				تكون مصدر لوجود الطعم والرائحة	والرائحة
٣.			١٨	يشرح المدرب التقنيات المختلفة التى تستخدم	وسائل معالجة مشاكل الطعم
			إلى	في إزالة الطعم والرائحة من الماء ثم يبدأ في	والرائحة
			70	شرح عناصر كل تقنية منها	
۲.			47	عرف عسر الماء واذكر درجاته ثـم اشــرح	إزالة الأملاح (عســر
			إلى	كيف يحدث عسر الماء وفوائد إزالـــة عســـر	الماء)
				الماء ومعوقات عمليات الإزالة والآثار	
			٣٢	الضارة لوجود عسر الماء	

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى - أ)

ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

الزمن		واد التدريب	A		
المقدر	. 1	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقیقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
٥			٣٣	اشرح الطريقتين المستخدمتين لإزالة العسر	طرق إزالة عسر الماء
				وهما الترسيب الكيميائي والتبادل الأيوني بها	
۲.			٣٤	اشرح كيف تتم التفاعلات وبين مزايا	١ - طريقة الترسيب
			إلى	وعيوب هذه الطريقة وكذلك التفاعلات	الكيميائي
			٤٠	الكيميائية التي تحدث والمعادلات الخاصة بها	
				والعوامل التي تتوقف عليها جرعات الجير	
				وكربونات الصوديوم	
٤٥			٤٢ إلى	يشرح المدرب ما هو الزيوليت وتركيبه	إزالة العسر بالتبادل الأيوني
			٥٣	وكيفية حدوث التبادل بين الكالسيوم	
				والمغنيسيوم، ثم يشرح خطوات عمل المبادل	
				الأيوني والأربعة مراحل التي تمر بها دورة	
				عمله، ثم يذكر بعد ذلك مميزات وعيوب	
				طريقة الزيوليت.	
١.			30,00	يشرح مميزات وحدات إزالة العسر ويعرض	أهداف إزالة العسر سابقة التجهيز
				صورة لها تبين تركيبها.	
10			٥٦	يشرح المدرب المشاكل التي تتواجد في المياه	مشاكل محطات إزالة الأملاح
			إلى	الداخلة للمحطة والمياه المنتجة منها والمشاكل	
			٥٩	التي يسببها الحديد والمنجنيز والتخلص من	
				المحلول الملحى.	
10			٦٠ إلى	يشرح المتاعب الى تنشأ عن وجود أملاح	إزالة الحديد والمنجنيز
			77	الحديد والمنجنيز، ثم يذكر الطرق المختلفة	
				لإزالته، ويتناول هذه الطرق بالشرح.	
70			٦٢ إلى	يشرح الطرق المختلفة لتهوية الماء مثل	تهوية الماء
			٦٧	النافورات والشللات والهوايات ذات	
				الصواني، واستخدام الهواء المضغوط	
١.			٦٨ إلى	يصف الوحدات المستخدمة في إزالة الحديد	وحدات إزالة الحديد والمنجنيز
			٦٩	والمنجنيز وتركيبها، ثم يذكر مراحل إزالــــة	
				الحديد والمنجنيز	
۲.			٧٠ إلى	يذكر المواد التي تستخدم في تنقية المياه مثل	برمنجنات البوتاسيوم
			٧٣	برمنجنات البوتاسيوم، واستخداماتها الأوليــة	

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

الزمن		واد التدريب	A		
المقدر	1	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقیقة)	آخری	حالة رقم	رقم		
				ومميزاتها وعيوبها والطريقة الآمنة لتداولها.	
١.			۷٤ إلى	يذكر شروط استخدام الكلور في تطهير المياه	الكلور
			٧٥	مثل الكلور المتبقى وزمن الــــتلامس وكيفيــــة	
				إزالة الحديد المتأكسد.	
۲.		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	٧٦	يوضح ما هو الأس الهيدروجيني وما دلالــــة	ضبط الأس الهيدر وجيني
			إلى	قيمته، وعلاقته بقلوية وحمضية الماء، ثم	
			٧٩	يشرح طرق ضبطه (زيادته أو تقليله).	



#### الفصل الثامن

## المعالجة الكيميائية وإزالة الأملاح

USAID EGYPT

#### أهداف الأداء (التعلم):

بانتهاء التدريب على هذا الفصل ينبغي أن يكون المتدرب قادراً على أن:

- يشرح أهمية التحكم في طعم ورائحة المياه.
  - مسببات التغير في الطعم والرائحة.
    - يعين مصادر الطعم والرائحة.
  - يحدد طرق منع وجود الطعم والرائحة.
- يشرح كيفية المعالجة والتخلص من الطعم والرائحة.
  - يشرح مسببات عسر المياه ومزايا التخلص منه.
- يصف أهم الطرق المستخدمة لإزالة عسر المياه.
- يصف كيف يتم استخدام المبادل الأيونى في إزالة عسر الماء.
- يحدد أهم المشاكل التي تحدث في محطات التبادل الأيوني بسبب تواجد الحديد والمنجنيز.
  - يشرح طرق التخلص من المحلول الملحى المستخدم في المبادلات الأيونية.
    - يذكر المتاعب التي تنشأ من تواجد أملاح الحديد والمنجنيز في المياه.
      - يشرح الطرق المختلفة لإزالة أملاح الحديد والمنجنيز.
- يذكر أهم المواد الكيميائية التي تدخل في عملية تنقية المياه ومجالات استخدامها وكيفية تداولها.



#### الطعم والرائحة

• مسببات الطعم والرائحة

#### المسببات الطبيعية

أ- النشاط البيولوجي في مصدر المياه

ب-الظروف البيئية

#### وجود مركبات تسبب طعمًا ورائحة معينة

<u> الكلور - الكلور امينات - الألدهيدات - الفينول و الكلور فينول:</u>

#### المسببات الآدمية للطعم والرائحة

مياه الصرف الصحى المخلفات الزراعية

المخلفات الصناعية المنزلية

الانسكابات الكيماوية جريان المياه فوق الأراضي والشوارع

عدم إجراء أعمال الصيانة الجيدة بمحطات التنقية وشبكات التوزيع.



#### مسببات الطعم والرائحة

#### ١ - المسببات الطبيعية

#### • أ- النشاط البيولوجي في مصدر المياه:

- تعتبر الكائنات الدقيقة (الطحالب والبكتيريا) من العوامل الرئيسية التي تساهم
   في خلق الطعم والرائحة التي تعاني منها محطات تنقية المياه.
  - البكتريا الخيطية هي أحد أسباب الرائحة والطعم المتعفن أو الترابي
  - البكتيريا المختزلة للكبريتات وهي مجموعة من البكتريا اللاهوائية تختزل الكبريتات إلى كبريتيد الهيدروجين الذي تشبه رائحته رائحة البيض الفاسد المتواجدة في الرواسب والمواد العضوية المتحللة إلى كبريتيد الهيدروجين.
    - العديد من الطحالب المعروفة بإنتاجها للمركبات المسببة للطعم والرائحة.
    - المواد الخلوية للكائنات المائية الدقيقة المنتشرة في مصادر مياه الشرب.
      - التحلل الميكروبي للمواد العضوية في المجاري المائية



#### مسببات الطعم والرائحة

١ - المسببات الطبيعية

#### <u>ب-الظروف البيئية:</u>

- استنزاف الأكسجين في الطبقة السفلي للخزانات.
- تسرب الملوثات إلى المياه وخاصة المواد العضوية والمركبات التي بها
   النيتروجين والفوسفور
- الكائنات الدقيقة التي تتمو على المواد العضوية (الملوثات) هي التي تقوم باستنزاف الأكسجين.
- التكاثر الطحلبي الناتج من زيادة تركيز المواد الغذائية وتوفر درجة حرار مناسبة وضوء الشمس وفى أثناء الليل تتوقف عملية التمثيل الضوئي للطحالب وتبدأ عملية التنفس.
- يتسبب نقص الأكسجين أثناء الليل في موت الأسماك والكائنات المائية والنباتات.
  - تسمح حالات فقر الأكسجين أثناء الليّل بنشوء الكائنات اللاهوائية.



#### مسببات الطعم والرائحة

٢ - وجود مركبات تسبب طعمًا ورائحة معينة

#### <u> الكلور:</u>

الكلور هو أكثر المواد شيوعا في مجال تطهير المياه وهو في نفس الوقت مصدر شائع للطعم والرائحة ويتسبب استخدام الكلور في روائح مثل رائحة الغسيل المنزلي وروائح الاستخدامات الطبية.



#### مسببات الطعم والرائحة

#### ٢- وجود مركبات تسبب طعمًا ورائحة معينة

#### الكلورامينات:

- عند إضافة الكلور إلى عمليات تنقية المياه، فإنه من المحتمل حدوث مشكلة تكون الكلور امينات العضوية ذات الروائح.
  - المركبات الكلور امينية الأساسية هي الكلور امين الأحادي، الثنائي، الثلاثي
- نادرا ما تسبب الكلورامينات الأحادية مشاكل في الطعم والرائحة إلا إذا زادت عن ○ مجم/ لتر
- الكلور امين الثنائي له رائحة مثل مواد النبييض أو رائحة حمامات السباحة يمكن أن يسبب المشاكل عند مستوى من ٩٠٠ إلى ١,٣ مجم/ لتر
  - تتتج الكلور امينات الثلاثية روائح عند ٠,٠٢ مجم/ لتر أو أكبر.

٧



#### مسببات الطعم والرائحة

#### ٧- وجود مركبات تسبب طعمًا ورائحة معينة

#### الألدهيدات:

- تتسبب الالدهيدات في حدوث رائحة مثل رائحة الفاكهة وتكثر عند استخدام الأوزون في عمليات التطهير
- تتكون الالدهيدات نتيجة أكسدة الأحماض الأمينية والنيتريلات أثناء عمليات التنقية.



#### مسببات الطعم والرائحة ٢- وجود مركبات تسبب طعمًا ورائحة معينة

#### الفينول والكلورفينول:

- يتفاعل الفينول إذا وجد مع الكلور ليكون
- ينتج عن وجود الكلوروفينول في المياه طعم ورائحة مثل طعم ورائحة الأدوية والمستحضرات الطبية.

٩



#### مسببات الطعم والرائحة

٣- المسببات الآدمية للطعم والرائحة

#### مياه الصرف الصحى:

- تدخل مياه الصرف الصحي الغير معالجة جيدا إلى موارد المياه نتيجة لفشل أعمال التشغيل بمحطة معالجة مياه الصرف الصحي أو لأى أعطال ميكانيكية أو لزيادة الحمل على المحطة.
- ويمكن أن يؤدي إنشاء أنظمة صرف صحي منفصلة في التربة بطريقة غير صحيحة مثل خزانات الترسيب إلى خلق ظروف تؤدي إلى وصول مياه الصرف الصحي غير المعالجة إلى مصادر المياه المجاورة.
  - ويمكن أن تسبب تصرفات الصرف الصحي الروائح والطعم بطريقتين:
    - مباشرة، بإضافة المواد والمركبات ذات الروائح مثل الفينول والهيدروكربون إلى الماء.
    - ن عير مباشرة، بإضافة المواد الغذائية (النيتروجين والفوسفور) التي تساعد على نمو وتكاثر الطحال التي تسب الطعم والدائحة



#### مسببات الطعم والرائحة ٣- المسببات الآدمية للطعم والرائحة

#### ب- المخلفات الصناعية:

• أحيانا تسبب التصرفات الصناعية مشاكل كبيرة في الطعم والرائحة، ويجب التزام هذه المصانع بتقليل تركيز الكيماويات في السيب الخارج من مصانعهم إلى الحدود والمقادير التي تحددها اللوائح الخاصة بصرف الملوثات.

١١



## مسببات الطعم والرائحة

#### ٣- المسببات الآدمية للطعم والرائحة

#### الانسكابات الكيماوية:

- تحدث الكيماوية المنسكبة تأثيراً ضاراً وسيئاً على الطعم والرائحة إذا وصلت إلى مصادر المياه
- الاهتمام الأكبر في مثل هذه الحالات ينصب على تأثير ها على الصحة نتيجة لسمية الكيماويات المنسكبة.
  - تحدث معظم هذه الحالات نتيجة لحوادث في مصانع الكيماويات وأماكن ومخازن تشوين هذه الكيماويات أو أثناء نقلها.
  - ويجب أن يكون لدى كل محطة تنقية مياه خطة طوارئ للتعامل مع هذه
  - ١١ الحالات نظرا لمدى التلوث الذي يمكن أن تحدثه إذا وصلت لمصدر المياه.



#### مسببات الطعم والرائحة

٣- المسببات الآدمية للطعم والرائحة

#### جريان المياه فوق الأراضى والشوارع:

- يساهم في إضافة طعم ورائحة لهذه المياه وخاصة في المناطق التي تحدث فيها الأمطار أو السيول في أوقات قليلة من السنة
- أثناء موسم الجفاف تتراكم الزيوت والشحوم والوقود وغيرها من البقايا في الشوارع المرصوفة وعندما تأتي الأمطار الشديدة تقوم بجرف هذه المواد إلى أماكن تجمع المياه سواء البحيرات أو الأنهار.
- تتسبب هذه المواد في إضافة الطعم والرائحة إلى مصادر المياه عند وصولها إليها وعادة تقل هذه المشاكل بعد انتهاء الأمطار
  - يؤدي تركز النيترات في هذه المياه إلى وجود طعم ورائحة بصورة غير
     بن مباشرة وذلك لزيادة المواد المغذية التى تؤدي لزيادة الطحالب.



#### مسببات الطعم والرائحة

٣- المسببات الآدمية للطعم والرائحة

#### المخلفات الزراعية:

- تعتمد درجة تأثير جريان المياه عبر الأراضي الزراعية على الطعم والرائحة على عدة عوامل منها المساحة المزروعة حول المجرى المائي، نموذج الأمطار، طرق الري المحلية.
- يجب أن تقام مآخذ محطات المياه أعلى التيار عند المناطق الزراعية الرئيسية لتفادي التلوث الذي يمكن أن يحدث بواسطة الأسمدة، الملوثات الميكروبية، مبيدات الحشرات، ومبيدات الأعشاب.
  - إذا تمت عمليات تربية الحيوانات وعمليات منتجات الألبان بشكل مكثف قرب مصادر المياه السطحية فيسبب هذا الكثير من المشاكل لأن البكتريا ، والطحالب تتغذى على المخلفات الحيوانية.



#### مسببات الطعم والرائحة

٣- المسببات الآدمية للطعم والرائحة

#### عدم إجراء أعمال الصيانة الجيدة بمحطات التنقية وشبكات التوزيع:

- عدم إزالة الشوائب والرواسب والروبة من أحواض الترسيب يـؤدى إلــي تراكم هذه الرواسب.
- تتمو الكائنات الدقيقة في الشوائب والروبة حتى لو كانت هناك كمية كبيرة من الكلور المتبقى
- تؤدي سوء حالة محطة المياه إلى تضاعف المشاكل التي تؤدي إلى الروائح والطعم الكريه و المتعفن أو أي من الصفات الأخرى.
- يؤدي النمو الطحلبي في المحطات التي لا تستعمل المؤكسدات على جدران المرشحات وأحواض الترسيب والهدارات إلى مشاكل الروائح.
- تراكم الرواسب في الخطوط الرئيسية أو الفرعية بشبكة التوزيع يوفر البيئة
   الملائمة للنمو البكتيريا حيث ينتج عنه سوء طعم ورائحة المياه.
  - فُ يجب الاهتمام بتطبيق برامج غسيل مكثفة للشبكات.



#### مسببات الطعم والرائحة

٣- المسببات الآدمية للطعم والرائحة

#### ز. السباكة المنزلية:

- يمكن أن يحدث تغير في طعم ورائحة المياه بسبب السباكة المنزلية.
- يتسبب قدم أو نوع المادة المصنوع منها نظام السباكة في المنازل القديمة
   في ظهور مشاكل الطعم والرائحة.
- المواسير المصنوعة من البلاستيك في المنازل الحديثة تحتاج أيضا إلى عدة أيام حتى يختفي طعم البلاستيك منها.



#### تحديد أماكن الطعم والرائحة

- مصدر المياه الخام (المياه العكرة).
  - المرشحات وأحواض الترسيب.
    - خزان المياه المرشحة.
      - شبكات التوزيع.

۱۱



#### وسائل معالجة مشاكل الطعم والرائحة

يمكن تقسيم طرق معالجة الطعم والرائحة إلى مجموعتين:

ا. تقنية الإزالة.

٢. تقنية الإتلاف.



#### ١. تحسين عمليات الترويب والترسيب

- إذا كانت نوعية الطعم والرائحة تفسد خلال الفترات التي تحدث خلال تقلبات المصدر المائي
- أما في الحالات التي يتزايد فيها الطعم والرائحة بسبب الزيادة في الطحالب، فإن المحاولات الناجحة لتحسين عمليات الترويب والترسيب يمكن أن تزيد من ساعات تشغيل المرشح فإزالة الطحالب في أحواض الترسيب سيسمح بتشغيل المرشحات فترات أطول وعدم انسدادها.
- فى المحطات التى يتم إضافة الكلور فيها قبل دخول المياه إلى المرشحات مباشرة فإن إزالة المواد العضوية والكائنات الحية فى عملية الترسيب قد تحسن نوعية الطعم والرائحة وذلك بالتقليل من تفاعل الكلور مع خلايا الطحالب.

۱۹



#### ٢. عمليات ونظم التهوية

- التهوية عبارة عن عملية خلط الماء والهواء معًا.
- مؤثرة فقط في التخلص من الغازات والمركبات العضوية القابلة للتطاير.
  - تكون ناجحة أحيانا في معالجة الرائحة أكثر من معالجة الطعم.
- التهوية لها خاصية إتلاف بعض المركبات عن طريق الأكسدة وإن كانت هذه العملية فعالة فقط مع الحديد والمنجنيز.

#### طرق زيادة معدلات التهوية :

- نوافخ الهواء لزيادة كمية الهواء التي سيتم خلطها مع الماء.
- التهوية بالتتابع والرش (مرور الماء بأكثر من درجة كدرجات السلم).
- التجريد الهوائى (Air Stripping) وتتم بإدخال المياه من أعلى برج وإدخال الهواء من الجانبين فتتطاير المركبات خلال فتحات أعلى البرج.



#### ٣. عمليات الأكسدة

• المواد الكيماوية المؤكسدة من التقنيات التي تستخدم للسيطرة على الطعم والرائحة. لذا فإن استخدام مؤكسد قوى مثل الكلور يؤدى إلى وجود مركبات غير مرغوب فيها، حيث يمكن التحكم في جرعة الكلور بحيث يتم تكوين مركبات أقل سوءاً.

# المواد كيماوية الأخرى التي يمكن استخدامها كمؤكسدات لإزالة المركبات المسببة للطعم والرائحة هي:

١. برمنجنات البوتاسيوم KMnO<sub>4</sub>.

الأوزون O<sub>3</sub>.

۳. ثانی أكسيد الكلور ClO<sub>2</sub>.

۲.



#### ٤. استخدام الكلور

- في الحالات العادية يتم استخدام الكلور كمادة معقمة وأحيانًا يكون من الضروري زيادة جرعة الكلور للحصول على معالجة للطعم والرائحة.
- وفى حالة عدم استخدام الكلور المبدئي فإنه يمكن إزالة الطعم والرائحة بإضافة الكلور في مرحلة متقدمة من عملية المعالجة.
- يتبع عملية الكلور الزائد استعمال الكربون المنشط في صورة مسحوق أو حبيبات للتخلص من الكلور الزائد.
- قد يزيد تواجد بعض المركبات غير المرغوب فيها بعد إضافة الكلور عنه قبل الإضافة. وفي هذه الحالات يجب إجراء اختبار الكأس (Jar Test) يتلوه اختبار نوعية الطعم والرائحة

•



#### ٥. استخدام برمنجنات البوتاسيوم

- تعتبر مؤكسدًا قويًا يتم استخدامه في إتلاف كثير من المركبات العضوية الطبيعية وأي مواد أخرى متسببة في الطعم والرائحة.
- العامل الحرج في استخدام برمنجنات البوتاسيوم في عمليات المعالجة هو التحكم في اللون ويمكن التخلص منه بالترسيب والترشيح.
- وينبغى أن تتحول كل مادة البرمنجنات إلى ثانى أكسيد البرمنجنات قبل عملية الترشيح.
- من الضرورى تحديد الجرعة القصوى لبرمنجنات البوتاسيوم التى يمكن إضافتها بأمان بالمحطة قبل بدء برنامج المعالجة بالأيونات.
- عند زيادة جرعة البرمنجنات يمكن إضافة مسحوق الكربون المنشط إلى أن يتم ضبط جرعة البرمنجنات إلى الجرعة الصحيحة.
  - ويستغرق الوقت المطلوب بالتفاعل ببرمنجنات البوتاسيوم وتحولها إلى
    - <sup>۱۲</sup> منجنیز أکثر من ٦ ساعات و هو زمن مناسب



#### Vzone (O<sub>3</sub>) الأوزون

- الأوزون  $(O_3)$  هو شكل غير مستقر من غاز الأكسجين وهو مؤكسد قوى. والأوزون في حالته النقية لونه أحمر فاتح وله رائحة نفاذة،
- ينتج الأوزون بتمرير الهواء الجاف أو الأكسجين خلال وحدة تأين ذات طاقة كبيرة تعرف بالأوزوناتور (Ozonator).
  - يجب إنتاجه بالموقع لاستخدامه في معالجة المياه لأنه غاز غير ثابت .
- أقوى من الكلور كمؤكسد ولذلك فإنه يتلف نطاقا أوسع من المركبات العضوية.
- يتميز عن الكلور في معالجة الطعم والرائحة بأنه لا يكون المواد غير المرغوب فيها والتي يتضاعف إنتاجها بالتفاعل.
- عامل مؤكسد للملوثات العضوية الموجودة في بعض مصادر المياه ووسيلة ،، لتعقيم المياه دون إنتاج تراى هالوميثان.



#### ۷. ثاني أكسيد الكلور (ClO<sub>2</sub>) .

- ثانى أكسيد الكلور (ClO<sub>2</sub>) عبارة عن مؤكسد كيميائى هام فيما يخص تكون مركبات التراى هالوميثان في المياه نتيجة الكلورة.
- ثانى أكسيد الكلور مثل الأوزون مؤكسد شديد ومركب غير مستقر. يتكون من تفاعل كلوريت الصوديوم مع الكلور في مولد خاص.
  - يتم توليده في الموقع في الوقت الذي سيتم استخدامه في المعالجة لكونه مركب غير ثابت .
- يستخدم ثانى أكسيد الكلور في معالجة الطعم والرائحة الناتجة عن التلوث الصناعي خاصة في الحالات التي تزيد فيها المشكلة عند استخدام الكلور.

۲0



#### إزالة الأملاح (عسر المساء)

يعرف عسر الماء (Hardness of Water)، بأنه عدم القدرة على تكوين رغوة عند استخدام الصابون. وتقسم درجة عسر الماء طبقاً لتركيز أملاح كربونات الكالسيوم.

العسر بالملجم / ل	الوصف
صفر – ٤٥	شدید الیسر إلی یسر
٩٠ – ٤٦	يسر إلى معتدل العسر
18 91	معتدل العسر إلى عسر
17. – 171	عسر إلى عسر جدًا
70 171	عسر جدًا إلى شديد العسر
أكبر من ٢٥٠	شديد العسر على الاستخدام العادى

درجات عسر الماء



#### أسباب عسر الماء

• عند اختراق المياه السطحية ومياه الأمطار لطبقات الأرض، تتخلص المياه من الشوائب العالقة بها مثل الطمى والبكتريا بنظرية الترشيح. وعند ذوبان الأملاح الموجودة فى باطن الأرض (مثل أملاح الحديد والمنجنيز والكالسيوم والماغنيسوم) فى الماء يحدث العسر.

#### أهم الأملاح المسببة للعسر:

أملاح موجبة الشحنة (Cations) أملاح سالبة الشحنة (Anions)

۲٧



#### أولاً: الأملاح الموجبة الشحنة Cations)

أملاح الكالسيوم: تسبب العسر.

٢. أملاح الماغنيسيوم: تسبب العسر.

٣. أملاح الحديد: تسبب العسر، بالإضافة إلى تلوين الملابس انسداد

مواسير بالمياه – الطعم الردىء.

٤. أملاح المنجنيز: تسبب العسر، بالإضافة إلى تلوين الملابس – انسداد

مواسير التغذية بالمياه



# ثانياً: الأملاح السالبة الشحنة (Anions)

١. الكربونات: تسبب قلوية الماء.

٢. البيكربونات: تسبب قلوية الماء.

الكبريتات: تسبب الإسهال – تآكل بدن المواسير – صدأ المواسير.

٤. الكلوريدات: تعطى طعماً غير مستساغ للماء.

الفلوريدات: تسبب تسوس الأسنان (إذا كانت نسبة الفلورين ٥,٠ ملجم/ ل)
 السبب تكسر الأسنان (إذا كانت نسبة الفلورين

٥,١ ملجم التر).

۲9



### فوائد تيسير الماء:

- ١. إزالة الحديد والمنجنيز.
- ٢. التحكم في التآكل إذا تم التوصل لثبات خواص المياه.
- التطهير نتيجة ارتفاع قيمة الـ pH عند استخدام الجير.
  - ٤. أحيانًا يقلل من الطعم والرائحة الغير مرغوبين.
    - ٥. تخفيض بعض محتوى المواد الصلبة.
      - ٦. إزالة بعض الأنشطة الإشعاعية.



### معوقات عملية التيسير

- ا. يتحول الكلور الحر المتبقى إلى هيبوكلوريت عند الرقم الأيدروجينى ٧٠٥ ويكون تأثيره أقل وأضعف كمادة مطهرة.
  - ٢. يجب مقارنة التكاليف والفوائد جيدًا.
  - ٣. التخلص من نفايات عملية التيسير.
- ٤. يمكن أن تزيد من تكون الهالوميثينات عند الرقم الأيدروجينى اللازم لعملية التبسير.
- إنتاج الماء الأكال (Aggressive) الذي يمكن أن يؤدى لتآكل الأجزاء المعدنية المكونة لشبكة التوزيع.

٣١



### الآثار الضارة لعسر الماء

- ١ زيادة في استهلاك الصابون.
- ٢-نقص في متانة الأقمشة ونقص عمرها الأصلي.
- ٣-انسداد مسام الأقمشة بأملاح الكالسيوم وبذلك يفقد الماء قدرته على التنظيف.
  - ٤-تعارض الماء العسر مع عملية صباغة الأقمشة.
- ٥-الماء العسر اليصلح لالستخدام في بعض الصناعات مثل صناعة الورق والمغاسل.
  - ٦-التأثير الضار للماء العسر على الغلايات والذي يؤدي إلى:
    - \* رفع درجة غليان الماء.
  - \* زيادة استهلاك الوقود (بسبب تكون قشور على أسطح الغلايات).
    - \* نقص كفاءة الغلايات واحتمال انفجارها.
  - ٧-يسبب لوناً وطعماً غير مستساغ للأغذية عند طهي وتعليب الأطعمة.



# طرق إزالة عسر الماء

- ۱- استعمال كربونات الصوديوم والجير (الترسيب الكيميائي Chemical (precipitation).
  - ٢- استعمال الزيوليت (التبادل الأيوني Ion Exchange).

٣١



# ١- طريقة الترسيب الكيميائي

- يضاف كل من الجير وكربونات الصوديوم (Lime & Soda Ash) إلى الماء فيتفاعلان مع الأملاح المسببة للعسر وتتتج أملاح كربونات الكالسيوم غير القابلة للذوبان في الماء
- لا يمكن إزالة العسر تمامًا عن طريق الترسيب الكيميائي ولكن يتم تقليل درجة العسر بهأ فيمكن الوصول من درجة ١٥٠ ملجم / لتر كربونات كالسيوم إلى ٩٠ ملجم / لتر.
- أقل درجة عسر يمكن الوصول إليها عن طريق رماد الصودا والجير هي ٣٠:
   ٤٠ ملجم / لتر من كربونات الكالسيوم.



### مزايا طريقة الترسيب الكيميائي

بالإضافة إلى إزالة العسر تحقق هذه الطريقة التالي :

- إزالة الحديد والمنجنيز.
  - ٢. تقليل المواد الصلبة.
- ٣. إزالة والقضاء على نشاط البكتريا والفيروسات نظرًا الرتفاع رقم pH.
  - ٤. التحكم في (تقليل) التآكل وتكون القشور.
    - إزالة الفلوريد الزائد.

٣



# عيوب طريقة الترسيب الكيميائي

- ١. عدم القدرة على إزالة العسر كليًا.
- ٢. تحتاج إلى خبرة كبيرة من المشغلين للوصول إلى كفاءة فى الإزالة وتقليل التكالف.
- ٣. من الصعب إزالة الألوان بواسطة عملية النيسير نظرًا لارتفاع الرقم الأيدروجيني pH.
- ٤. ينتج عنها كمية كبيرة من المخلفات التي يجب التعامل معها والتخلص منها بطريقة مناسبة.



# ١- التفاعلات الكيميائية لطريقة الترسيب الكيميائي

### إزالة عسر الكربونات:

- بیکربونات کالسیوم + جیر ← کربونات کالسیوم + ماء
- بیکربونات مغنسیوم + جیر ----کربونات کالسیوم + کربونات مغنسیوم + ماء
- کربونات مغنسیوم + جیر \_\_\_\_\_کربونات کالسیوم + هیدروکسید مغنسیوم

٣١



# ١- التفاعلات الكيميائية لطريقة الترسيب الكيميائي

### إزالة العسر غير الكربوني:

يلزم إضافة كل من الجير والصودا للتعامل مع العسر الناتج من غير الكربونات.

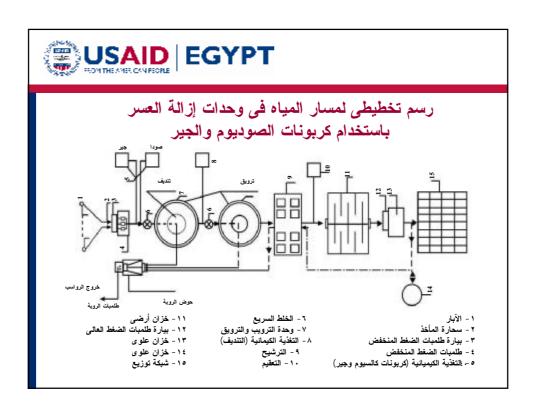
كبريتات مغنسيوم + جير → أيدروكسيد مغنسيوم، + كبريتات كالسيوم كبريتات كالسيوم + كبريتات صوديوم كبريتات صوديوم

- يقوم الجير بإزالة العسر الناتج من بيكربونات الكالسيوم وبيكربونات الماغنسيوم،
- تقوم كربونات الصوديوم بإزالة العسر الناتج من كبريتات الكالسيوم وكذلك يلزم استعمال كل من كربونات الصوديوم والجير لإزالة العسر الناتج من كبريتات الماغنسيوم.



### العوامل التي تتوقف عليها جرعات الجير وكربونات الصوديوم:

- ١- درجة عسر الماء: كلما زاد العسر تزداد الكميات المضافة.
- ٢- درجة الحرارة: تساعد درجة الحرارة على سرعة التفاعل الكيماوى.
  - ٣- جودة المزج والتقليب.
- ٤- إضافة الشبّه إلى الماء بعد أن يتم التفاعل الكيماوى المزيل للعسر حيث تساعد الشبّة على ترسيب كربونات الكالسيوم الناتجة.





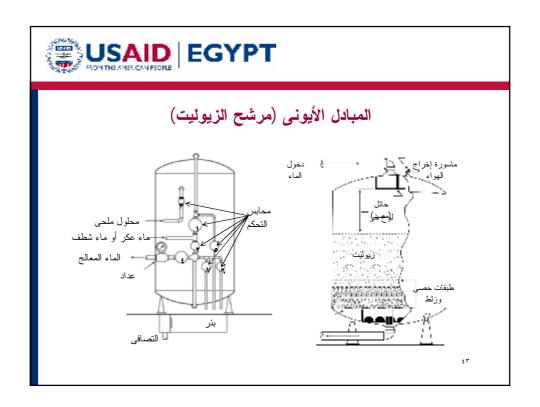
### ٢ - إزالة العسر بالتبادل الأيوني

- الزيوليت عبارة عن مركب يتكون من الكاولين والرمل والصودا ورمزه الكيماوي (Na Al Si O<sub>4</sub>) أي سليكات الصوديوم والألومنيوم.
- عند مرور الماء العسر في مسام الزيوليت يحدث تفاعل تبادلي بين الكالسيوم والماغنيسيوم من ناحية، والصوديوم الموجود في الزيوليت من ناحية أخرى فيتكون زيوليت الكالسيوم والماغنيسيوم الذي لا يذوب في الماء بينما تذوب كبريتات الصوديوم التي لا تسبب عسر الماء:
- زیولیت الصودیوم + کبریتات الکالسیوم  $_{\sim}$  کبریتات الصودیوم + زیولیت الکالسیوم.
  - تستخدم معظم وحدات التبادل اليوني راتنجات البوليسترين المكبرت كوسط تبادلي
- يمكن تعريف عملية إزالة العسر بالتبادل الأيوني بأنها تبادل الأيونات المسببة للعسر (الكالسيوم والمنجنيز) بأيونات الصوديوم الموجودة براتنجات التبادل الأيوني.



# الأنواع الأساسية لمزيلات العسر

- ا. وحدات التدفق الأعلى حيث يدخل الماء من أسفل ويندفع لأعلى خلال وسط التبادل الأيونى ثم يخرج من القمة.
- لوحدات التى تشيد وتعمل مثل المرشح الرملى السريع حيث تدخل المياه من أعلى وتتساب لأسفل خلال وسط التبادل ثم تخرج من القاع.
  - ٣. وحدات النبادل الأيونى حيث يضغط الماء لأسفل وهي أكثرهم شيوعًا.





• وفي هذا المبادل يدخل الماء إلى وحدة الترشيح من فتحة توزيع توجد في أعلى الوحدة ويتم ضغطه لأسفل بواسطة طلمبة حيث يمر خلال وسط معين إلى شبكة تصريف سفلية وينساب الماء من شبكة التصريف إلى خارج الوحدة إلى الخزان أو شبكة التوزيع. والاختلاف الوحيد بين وحدة التبادل اليوني ومرشحات الضغط هو في الوسط الذي يمر من خلاله الماء ففي المرشح يكون هذا الوسط عبارة عن مصفاة أو وسيلة للادمصاص ففي المرتزاز) لإزالة المواد الصلبة من الماء ويتكون الوسط من الرمل، الإنتراسيث (الفحم المجروش) أو الإثنين معًا، وعندما يتشبع الوسط بالمواد الغير قابلة للذوبان (الطمي، المواد العالقة، هيدروكسيد الحديد أو المنجنيز) يتم إخراج المرشح من الخدمة وغسيله ثم إعادته للخدمة مرة ثانية ويستمر في العمل وتكرار هذه الدورة.

•

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ٨. المعالجة الكيميائية و إزالة الأملاح



•

- العوامل التي تؤثر على خطوات تشغيل وحدة التبادل الأيوني:
  - 1. خواص الراتنج المستخدم في التبادل.
    - ٢. جودة مصدر المياه.
  - ٣. معدل تدفق المياه في وحدة التبادل الأيوني.
  - ٤. جرعة الملح المستخدمة أثناء إعادة الشحن.
    - تركيز المحلول الملحى.
    - زمن وفترة تلامس المحلول الملحى.

٤٥



# مراحل تشغيل وحدة التبادل الأيونى

- ١. مرحلة الخدمة (إزالة العسر).
  - ٢. مرحلة الغسيل العكسى.
  - ٣. مرحلة المحلول الملحى.
    - ٤. مرحلة الشطف.



### ١ - مرحلة الخدمة

- هى المرحلة التى يتم فيها عملية إزالة العسر حيث يتم ضغط الماء فى أعلى الوحدة ويسمح له بالمرور لأسفل خلال الراتنجات وأثناء ذلك يتم تبادل أيونات الماغنسيوم والكالسيوم مع أيونات الصوديوم الموجودة فى الراتنج وتتحرر أيونات الصوديوم وتنطلق مع الماء وبالتالى تقل كفاءة وحدة التبادل بالتدريج.
  - ويعتمد طول مرحلة الخدمة على درجة عسر الماء فكلما كانت درجة عسر
     الماء أكبر كلما كان المطلوب إزالة كالسيوم وماغنسيوم أكثر.
    - ومن العوامل التي تؤثر على العملية، حجم وحدة التبادل وسعة المادة الراتنجية
- ومن الممكن أن يتراوح حجم وحدة التبادل من بضعة مترات مكعبة إلى مئات الأمتار المكعبة ويتناسب حجم الوحدة مع تصميم المحطة بشكل عام.

٤٧



# ٢ - مرحلة الغسيل العكسى

- يتم إخراج الوحدة من الخدمة ثم يعكس اتجاه سريان المياه
- الغرض من هذه العملية هو تمدد وتنظيف جزيئات الرانتج وتحرير أى مواد مثل الحديد والمنجنيز قد تكون أزيلت أثناء عملية إزالة العسر.
- يجب أن تدخل مياه الغسيل بمعدل ثابت وبطىء وإذا دخلت هذه المياه باندفاع فقد تؤثر على مادة الراتنج وتجرفها معها إلى المخلفات ويعتبر التمدد المثالى للوسط الترشيحي في وحدات التبادل الأيوني من ٧٥ إلى ١٠٠ %.
- وأثناء عملية الغسيل يمكن أن يفقد جزء من المادة الراتنجية للوسط الترشيحي لذلك يجب فحص المياه الخارجة من الغسيل للتأكد من عدم خروج المادة الراتنجية معها.



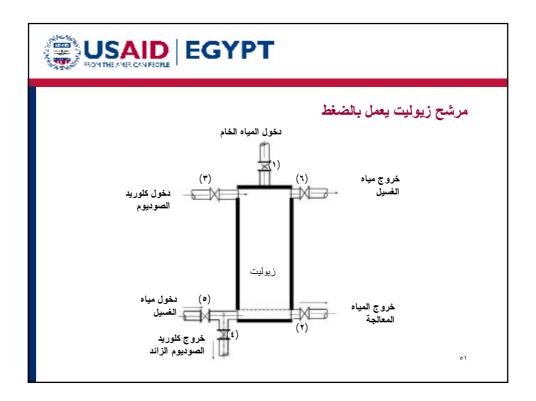
### ٣- المحلول الملحى

- تعرف هذه المرحلة بأنها مرحلة إعادة الشحن أو مرحلة المحلول الملحى
- يتم إعادة شحن أيونات الصوديوم في المادة الراتنجية عن طريق ضخ محلول ملحي مركز يسمح له بالدوران والالتفاف داخل الوحدة لإزاحة جميع المياه الموجودة داخل الوسط الترشيحي حتى يحدث التلامس بين المحلول الملحي والوسط الترشيحي (الراتنج).
- وأفضل تركيز للمحلول الملحى يكون حوالى من ١٠ ١٤% محلول كلوريد الصوديوم.
- إذا زاد تركيز المحلول الملحى فإنه يضر بالوسط الترشيحى ويسبب صدمة تناضحية (Osmotic Shock) في الراتنج ويمكن أن يؤدي إلى انكساره.
- جرعة الملح هي أحد العوامل الهامة المؤثرة على سعة التبادل الأيوني وتتراوح بين ٨٠ إلى ٢٤٠ كجم/  $a^7$  من الراتنج.

USAID EGYPT

# ٤ - مرحلة الشطف (الغسيل)

- بعد السماح بفترة تلامس مناسبة بين المحلول الملحى والراتنج يجب شطف الوحدة بماء رائق.
- يتم الغسيل من أعلى الوحدة حتى تتم إزالة المحلول الملحى وأى مخلفات من وحدة التبادل ويتم مرور المياه مثل مرحلة الخدمة.
- الماء الخارج من الوحدة يصرف إلى المخلفات بدلاً من الذهاب إلى الخزان.
- ويحتوى الماء الخارج على تركيزات مرتفعة من كلوريد الكالسيوم والمنجنيز.





# مميزات وعيوب طريقة الزيوليت

### المميزات:

- ا تشغل حيزاً أقل من طريقة الجير وكربونات الصوديوم.
- ٢- تزيل كل العسر الموجود بالماء مما يناسب بعض الأغراض الصناعية.
  - ٣- لا ينشأ عنها أي رواسب يجب التخلص منها.
  - ٤- سريعة الإنتاج فلا تحتاج إلى وقت للتقليب أو الترسيب.
    - ٥- تناسب العمليات الصغيرة.

#### <u>العيوب:</u>

- ١- تزيل كل العسر مما يجعل طعمها غير مستساغ للشرب ولذلك يفضل مزج المياه المعالجة ببعض من الماء العسر لإكسابها طعماً مقبو لاً.
  - ٢- المياه العسرة المحتوية على نسبة من العكارة أو أملاح الحديد تضر بالزيوليت لذلك لا يفضل استخدام هذه الطريقة مع تلك المياه.
    - ٣- قد تسبب المياه (بعد إزالة العسر منها) تآكلاً في المواسير الحديدية.



### وحدات إزالة عسر المياه سابقة التجهيز

### تتميز وحدات إزالة عسر المياه بالآتي:

- 1. تعمل على إزالة عسر الماء، فتزيل الأملاح من مياه الآبار ، حيث تمنع تكون القشور والرواسب الناتجة عن أملاح العسر وتحولها إلى أملاح ذائبة في الماء.
  - ٢. تُستخدم في هذه الوحدات راتنجات التبادل الأيوني ذات الكفاءة العالية
- ٣. عمر ها الافتراضي طويل و لا تتأثر بالإجهادات في التشغيل. ويُعاد تتشيط الراتنج المستعمل باستخدام ملح كلوريد الصوديوم.
- ك. تتميز هذه الوحدات بسهولة صيانتها وإمكانية رفع كفاءتها في أي وقت، كما يمكن
   إعادة شحنها بالراتنجات عند الحاجة.
  - نصنع هذه الوحدات من الصلب الكربونى المدهون من الداخل و الخارج بدهانات ايبوكسية مقاومة للصدأ.
    - ٦. الضغط المناسب التشغيل ٢ كجم / سم٢.





### مشاكل تشغيل محطات إزالة الأملاح

### ١. المياه الداخلة إلى محطة إزالة العسر:

- تقوم الجسيمات غير القابلة للذوبان من الحديد والمنجنيز بسد الوسط الترشيحي أما الأيونات القابلة للذوبان من الحديد (Fe<sup>2+</sup>) والمنجنيز (Mn<sup>2+</sup>) سوف تتبادل خلال الوسط ولكنها لن تزال بالكامل أثناء تجديد الوسط
- إذا كانت مياه المصدر التي تدخل المحطة ذات محتوى عالى من الحديد والمنجنيز فيجب تقليل هذا المحتوى بواسطة أكسدته وترشيحه قبل أن يدخل إلى محطة إزالة العسر لمنع انسداد الوسط الترشيحي.
- يجب مراقبة عسر الماء دوريًا وبوجه عام فإن درجة العسر لا تتغير ولكن إذا حدث ذلك فيجب ضبط كمية الماء التي تتم معالجتها في وحدة
  - " إزالة العسر حتى لا تجهد الوسط الترشيحي ويتطلب التجديد.



# مشاكل تشغيل محطات إزالة الأملاح

### ٢. المياه المنتجة (الخارجة) من محطة إزالة العسر:

- في نهاية مرحلة التجديد وعند عودة الوحدة للخدمة يجب فحص درجة عسر المباه المنتجة.
  - يوفر هذا الاختبار المعلومات عن مدى نجاح عملية التجديد.
- يجب أن نسمح للوحدة بالعمل بضع دقائق قبل إجراء الاختبار للتأكد من خروج جميع مياه الشطف وانتظام خروج المياه المعالجة ثم يجرى الاختبار على المياه الخارجة من الوحدة ومن المفترض أن تبين نتيجة الاختبار خلو المياه تمامًا من العسر.
- هناك العديد من الوسائل المتوفرة لإجراء هذا الاختبار بسرعة وبسهولة والتي يمكن استخدامها لقياس عسر الماء.



### المشاكل التي تحدث بسبب الحديد والمنجنيز

 إذا استخدمت المياه ذات الحديد الذائب في المبادل سنقوم الراتنجات بإزالة الحديد من الماء وبالتالي يحتجز الحديد على سطحها وأحيانا يتسلل إلى داخل عمقها، فيظهر في الوسط الترشيحي لون برتقالي أو لون الصدأ وإذا تغطي سطح الراتنجات بالحديد تقل كفاءة المبادل بشدة.

٢. المشكلة الثانية تحدث إذا كانت المياه تحتوى على حديد غير ذائب فتعمل الراتنجات كما لو كانت مرشح وتقوم بتصفية الماء من الحديد وبالتالى يحجز الحديد في الوسط الترشيحي فإذا كان حمل الحديد كبيرًا واستمر في ذلك فقد يؤدي ذلك إلى انسداد الطبقة الخارجية وتقل كفاءة إزالة العسر.

٥١



### التخلص من المحلول الملحى المستخدم

- التخلص من المحلول الملحى المستعمل في أقرب شبكة صرف.
- منح بعض محطات إزالة الأملاح تصريح لصرف المحلول الملحى على المصب النهائي.
  - يمكن استخدام المقالب الصحية كوسيلة للتخلص من المحلول الملحى.
    - يصرح لكل محطة تبادل أيونى بطريقة و احدة معتمدة للتخلص من المخلفات.
- يجب أن يعى المشغل خطورة التعامل مع مخلفات وحدات إزالة الأملاح وإذا حدثت أى مشكلة فى محطة التتقية فيجب أن يتعاون المشغل مع إحدى الجهات التي تتحكم فى التخلص من المخلفات فى المنطقة.

•



# إزالهة أملاح الحديد والمنجنيز

متاعب وجود أملاح الحديد والمنجنيز (Iron & Manganese) في الماء:

- ١- تواجد طعم غير مستساغ للمياه.
- ٢- تلوين الملابس والأدوات المنزلية والأجهزة الصحية للحمامات.
- ٣- تكوين قشور من الصدأ داخل المواسير الحديدية مما يتسبب في تقليل مساحة مقطعها.
  - ٤- توالد بكتيريا الحديد في المياه المحتوية على تركيزات عالية من مركبات الحديد مسببة سرعة تكون القشور داخل المواسير وتقليل مساحة مقطعها.
  - ٥- تأكسد المنجيز الذائب في الماء مكوناً رواسب في المواسير مما يقلل من مساحة مقطعها وبالتالي من كفاءتها في نقل الماء.

٥٩



# طرق إزالة أملاح الحديد والمنجنيز

- ١- إضافة الكلور
- ٢- استعمال مرشحات الزيوليت
  - ٣- إضافة الجير
  - ٤- تهوية الماء

٦,



### تهوية الماء

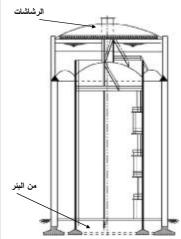
نتم تهوية الماء لأكسدة أملاح الحديد والمنجنيز وتحويلها إلى أكاسيد الحديد والمنجنيز التي تترسب وتسهل إزالتها بالترشيح.

- والأكسجين اللازم لإزالة مركبات الحديد من الماء هو ١٠,١٤ جزء في المليون لكل جزء في المليون من الحديد المطلوب إزالته.
- وتتوقف كفاءة عملية التهوية على مساحة المسطح المائى ومدة بقاء هذا السطح معرضاً للهواء. وتستخدم الطرق الآتية فى تهوية الماء:
  - التهوية باستخدام النافورات.
  - ٢- التهوية باستخدام الشلالات المتتالية.
  - ٣- استخدام الهوايات ذات الصواني المتعددة.
    - ٤- التهوية بالهواء المضغوط.

٦١



# أولاً: التهوية باستخدام النافورات Spray Nozzles



يتم ضخ المياه تحت ضغط عال من خلال ماسورة منقبة موجودة أعلى الوحدة، فتتدفع المياه من هذه الثقوب (الرشاشات) مختلطة بالهواء الجوى لتتم عملية التأكسد وكلما صغرت قطرات الماء كلما زادت المساحة الكلية المعرضة للتهوية مما يزيد من كفاءتها.

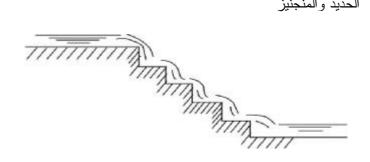
إلا أن بقاء قطرات الماء لثوان معدودة يحد من فاعلية هذه الطريقة.

ومن عيوب هذه الطريقة احتياجها إلى مساحات كبيرة تشغلها النافورات بالإضافة إلى احتياجها لضغه عال لدفع المياه في النافورات.



# ثانياً: التهوية باستخدام الشلالات المتتالية (Cascade Falls

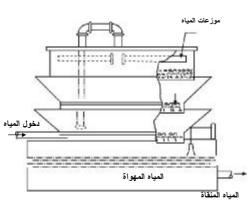
تتدفق المياه على مدرجات متتالية (سلالم) ينكسر عليها الماء فى طبقات رقيقة تساعد على اختلاط الهواء بالماء وتحدث عملية الأكسدة لمركبات الحديد والمنجنيز



٦٣



# ثالثاً: استخدام الهوايات ذات الصوانى المتعددة Multiple Tray Aerator



يتكون من عدد من الصوانى المثقبة تعلو بعضها البعض بمسافة بينية قدرها نصف متر تقريباً. تحتوى هذه الصوانى على طبقة من فحم الكوك أو الخبث المتخلف من صهر المعادن أو الحجارة أو الكرات الخزفية بارتفاع ٢٠ – ٣٠ سم. وتتراوح الماء على الصينية العليا على هيئة قطرات وذلك بمعدل ٢٥٠-١٠٠ لتر/د فتتساقط المياه على طبقة الفحم وتمر من تقوب الصينية العليا إلى التالية وهكذا وتختلط بالهواء الذي يعمل على أكسدة الحديد والمنجنيز



### رابعاً: التهوية بواسطة الهواء المضغوط Compressed Air

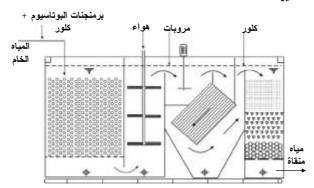
- يتكون هذا المنشأ من أحواض خرسانية بأعماق ٣ ٥ متر تدخل فيها المياه من أعلى وتمكث فيها ما بين ٥ ٣٠ دقيقة.
- توضع شبكة من المواسير المثقبة أو الأقراص المسامية في أسفل هذه الأحواض.
- ويخرج الهواء المضغوط من هذه الثقوب أو المسام على شكل فقاقيع، كلما صغر
   حجمها زادت فعاليتها في التهوية.
- تتميز هذه الطريقة بإمكان التحكم في فترة بقاء الماء في الحوض، كما أنها تساعد على ترويب المواد العالقة إذا أضيفت المروبات في نفس الحوض مما يعمل على ترسيب أملاح الحديد.





# وحدات إزالة أملاح الحديد والمنجنين

هى وحدات سابقة التجهيز على هيئة حاويات يمكن فكها وتركيبها. وهى تصنع محلياً ولا تحتاج لأى أعمال إنشائية عدا بلاطة من الخرسانة المسلحة لتركيب المحطة عليها.



٦٧



# مراحل وحدات إزالة الحديد والمنجنيز

- ١-حقن محلول برمنجنات البوتاسيوم في المياه الخام.
  - ٢-تعديل درجة الحموضة إلى القلوية المناسبة.
    - ٣-تهوية الماء باستخدام الهواء المضغوط.
  - ٤ حقن محلول مساعدات الترسيب والخلط السريع.
  - ٥ الترسيب داخل مرسب أنبوبي (Tube Settler).
    - ٦-حقن محلول أو غاز الكلور للتعقيم وللتطهير.
- ٧-الترشيح النهائي على مرشح رملي بطيء للتخلص من جميع العوالق.



# المواد الكيماوية التى تستخدم فى تنقية المياه المواد الكيماوية التى تستخدم فى تنقية المياه

- تستعمل برمنجنات البوتاسيوم لإزالة الرائحة والطعم واللون والبكتريا الضارة، وللتخلص من المعادن كالحديد والمنجنيز، وتستعمل بصورة خاصة للسيطرة على المركبات الهالوجينية العضوية المعقدة والزيادات في نسب مشتقات الكلور المستخدمة لتطهير المياه بواسطة استخدامها كعامل مؤكسد ومختزل في نفس الوقت.
  - خاصية الأكسدة:
- تعتبر من المواد ذات قابلية العالية للنفاعل فلها خواص أكسدة عالية على المركبات العضوية وغير العضوية. وتحتوى على أيون المنجنيز السباعى الذي يختزل إلى ثاني أكسيد المنجنيز ذو أيون المنجنيز الرباعى الذي يترسب به خارج محلول التفاعل مسببا كل خواص الأكسدة المطلوبة.



# الاستخدامات الأولية لبرمنجنات البوتاسيوم

- إزالة الحديد والمنجنيز.
- إزالة المركبات المسببة للطعم والرائحة.
  - التحكم في مشتقات الكلور للتطهير.
- تأثير درجة الأس الهيدروجينى على برمنجنات البوتاسيوم.
  - تأثیر درجة الحرارة على برمنجنات البوتاسیوم.
- تأثیر وجود المواد العضویة وغیر العضویة الذائبة على برمنجنات البوتاسیوم.
  - قدرتها على السيطرة والتخلص من البكتريا والفيروسات الضارة

٧.



### مميزات وعيوب برمنجنات البوتاسيوم

- المميز ات: مؤكسد ومرسب قوى للحديد والمنجنيز.
- مؤكسد قوى للمركبات المسببة للرائحة واللون والطعم.
  - سهلة النقل والتخزين والتشغيل.
- مسيطر على زيادات مشتقات الكلور المستخدمة للتطهير.
- مزيلة للميكروبات المسببة لآلام البطن والجهاز الهضمى.
  - مزيلة للبكتريا والفيروسات.
  - العيوب: يلزم وقت تلامس طويل لإنهاء التفاعل.
    - تعطى لونًا ورديًا للمياه.
  - لها تأثیر سلبی وسام علی الجلد و العین.
  - لها تأثیر سلبی علی الکبد وضغط الدم.

٧,



### تداول برمنجنات البوتاسيوم

- برمنجنات البوتاسيوم منتج كيميائي جاف ذو حبيبات كريستالية
- يفضل تداولها من المغذيات الجافة إلى خلاطات خاصة قبل نقطة الحقن.
  - يمكن أن تحولها رطوبة الجو إلى عجينة أو كتل من المادة مما يسبب انسداد المغذيات ويحول دون التداول الجيد للمادة.
    - يجب أن تكون أماكن تخزين البرمنجنات جافة وجيدة التهوية.
      - التهوية أمر هام جدًا لتأمين العامل وحماية المعدات.
- ينتج عنها أثناء التحميل والنفريغ أتربة دقيقة مثيرة ومهيجة للعين والأغشية المخاطية.
  - يجب ارتداء النظارات الواقية والقفازات الجلدية والأقنعة وملابس المطر لحماية الجلد والملابس.



### تطهير المياه بواسطة الكلور

- عند اكتشاف وجود بكتريا في البئر يكفي معالجته بالكلور مرة و احدة لإزالة هذه المشكلة
- اذا كانت البكتريا موجودة في الماء نفسه فيجب استخدام طلمبة تغنية بالكلور لحقن الكلور بأستمرار في غلاف البئر أو إلى طلمبة ضنخ الماء أو إلى الخط الواصل بين الطلمبة وخزان الضغط ويجب استخدام جهاز لمنع ارتداد الكلور إلى البئر عند توقف الطلمبة.
  - يجب المحافظة على قيمة الكلور المتبقي بين ٢,٠ ٠,٦ مجم/ لتر
- يعتمد زمن التلامس على كمية الكلور المتبقي ودرجة الحرارة والاس الهيدروجيني وعلى
  - تعتمد كمية الكلور المطـــلوبة لقتل البكتريا على كمية كبــريتيد الهيدروجين والحديد الموجودة في الماء لأن كمية من الكلور تستهلك في أكسدة هذه المواد
    - فكل ١ ملجم/ لتر من الحديد تستهلك ١ مجم/ لتر من الكلور
    - وكل ١ مجم/ لتر من كبريتيد الهيدروجين تستهلك ٣ مجم/ لتر من الكلور
- فإذا كانت المياه تحتوى على ٣ مجم/ لتر من الحديد و٣ مجم/ لتر من كبريتيد الهيدروجين
  - یجب أن یضاف ۱۲ مجم/ لتر من الکلور ( $x \times x + x \times x = x \times x = x \times x$
  - وبعِد أن تتم أكسدة الحديد بواسطة الكلور يمكن إزالته بالترشيح أما كبريتيد الهيدروجين
    - ٧٣ فيتأكسد إلى كبريتيات.



# جهاز حقن الكلور





### ٣. ضبط الأس الهيدروجيني

### الأس الهيدروجيني

- هو تعبير عن شدة قاعدية أو حمضية المياه ويرمز له بالرمز pH وبالتعريف الحسابي هي سالب لوغاريتم تركيز أيون الهيدورجين  $pH = \text{Log}[H^+]$ 
  - وتوجد علاقة أساسية بين الرقم الهيدروجيني والحموضة والقلوية، فالماء الحمضي يسبب تأكلا في المعدات أما الماء القلوي فيسبب تكون القشور
- وتكون المياه حمضية إذا كانت أيونات الهيدروجين  $(H^+)$  أكثر من أيونات الهيدروكسيد  $(OH^-)$  وقلوية إذا حدث العكس ومتعادلا إذا تساوت القيمتان
  - يمثل رقم  $\forall$  نقطة التعادل ويتراوح النطاق العادى لمياه الشرب بين  $\forall$  .  $\forall$  .



# طرق ضبط الأس الهيدروجينى:

- لزيادة الرقم الهيدروجيني يجب إضافة مادة قاعدية للحصول على منتج متعادل ويمكن استخدام المواد الكيماوية التالية:
  - رماد الصودا Soda Ash
    - ۔ الجبر
  - لتقليل الرقم الهيدروجيني يتم إضافة مادة حمضية.



### أ- إضافة رماد الصودا/ أيدروكسيد الصوديوم:

- تستخدم هذه الطريقة إذا كانت المياه حمضية (رقم هيدروجيني منخفض) عند الحقن في المياه يقوم رماد الصودا (كربونات الصوديوم) وهيدروكسيد الصوديوم بزيادة الرقم الهيدروجيني للماء حتى يصل الماء لدرجة التعادل وهذه الطريقة تتميز بعدم إحداث مشاكل عسر الماء.
- ويتم إضافة رماد الصودا باستخدام طلمبات حقن مضادة للتآكل عند مدخل المياه ويجب أن يتم إضافة المحلول مباشرة في البئر الجوفي لحماية قاعدة البئر والطلمبة من التآكل ويمكن إضافة محلول الكلور (هيبوكلوريت الصوديوم) أيضاً إذا كانت هناك حاجة لتطهير الماء

٧٧



# ب- إضافة الأحماض:

- يتم إضافة الأحماض لمعالجة الرقم الهيدروجينى المرتفع حتى يصل إلى حوالى ٧ وهذا يزيل طعم الصودا من الماء ويحسن من فعالية عمليات الكلورة ويقلل من احتمالية تأكل المواسير
- المياه التى لها رقم هيدروجينى أكبر من ٩ تؤدى لتآكل المعادن مثل النحاس والزنك والألومنيوم والحديد.
- تستخدام طلمبات حقن مصنوعة من مادة مقاومة التآكل تقوم بحقن حامض (مثل الخل الأبيض) إلى المياه. بدلاً منه رغم ارتفاع ثمنها ويمكن استخدام محلول مخفف من حمض الهيدروكلوريك أو الكبريتيك لخفض الرقم الهيدروجيني

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ٨. المعالجة الكيميائية و إزالة الأملاح

# الفصل التاسع

المخلفات الناتجة من عمليات تنقية المياه

# اليوم الخامس الجلسة عشر واليوم السادس الجلسة المسادس عشر

# ملخص الجلسة

### الموضوع:

المخلفات الناتجة من عمليات تنقية المياه

### الأهداف:

بانتهاء التدريب على هذا الفصل، ينبغي أن يكون الدارس قادراً على أن:

- يحدد العوامل التي تؤثر في حجم الروبة المنتجة.
- يقدر كمية الروبة الناتجة من المروقات والروبة الناتجة من غسيل المرشحات.
  - يذكر الطرق المختلفة لعملية تجفيف الروبة.
  - يصنف بحيرات تجفيف الروبة وأسس تصميمها وإجراءات صيانتها.
    - يشرح الطرق المختلفة للتجفيف الميكانيكي للروبة.
      - يذكر طرق التخلص من الروبة.

### مدة التدريب:

• ساعتين و نصف.

### مساعدات التدريب:

• السبورة البيضاء أو السبورة الورقية وملحقاتها.

### مواد التدريب:

الشرائح من رقم ٩-١ إلى رقم ٩-٥٣.

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى - أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

# • دليل المتدرب الفصل التاسع.

# الجدول الزمنى للتدريب

الزمن		مواد التدريب			
المقدر		دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقيقة	أخرى	حالة رقم	رقم		
١.			۲	استعرض أهداف هذا الفصل والغرض من	أهداف الأداء
				التدريب	
10			٣	يوضح المدرب أن نوع المخلفات يختلف	مخلفات المحطات
				حسب طريقة التنقية المستخدمة بالمحطة، ثم	
			إلى م	يذكر المصادر المختلفة للمخلفات في محطات	
				التتقية ويبين طرق تجميع الروبة	
٣.			٦	يذكر المدرب ٦ طرق لتجفيف الروبة، ثم	طرق تجفيف الروبة
			إلى	يذكر العوامل التي تؤثر في حجم الروبة	
			11	الناتجة وكيفية تقدير كمية الروبة الناتجة من	
				المروقات والروبة الناتجة من المرشحات	
				وحسابها	
١.			17	يشرح المدرب خطوات تركيز الروبة،	تركيز الروبة
			إلى	ويعرض شكل تخطيطي يوضح المبادئ الفنية	
			18	لأحواض التركيز	
10			١٤ إلى	يذكر المدرب طريقة ونظرية عمل هذا النوع،	حوض التركيز الدائرى
			١٦	ويعرض شكله والأسس التصميمية له.	
٦.			١٧	يذكر المدرب التقنيات المختلفة لتجفيف الروبة	تجفيف الروبة
			إلى	والأنواع التى تندرج تحت تقينة التجفيف	
			٣١	الميكانيكي، ثم يتناول كل نوع من هذه الأنواع	
				بالتفصيل وعرض الصور التي تسهل توضيح	
				الصورة للمحاضرين.	
10				يشرح المدرب الطرق المختلفة للتخلص من	التخلص من الروبة
			٣٣	الروبة سواء بالصرف في شبكات الصرف	
			إلى	الصحى أو الأنواع الأخرى من التخلص مثل	
			٣٥	الدفن أو برك التثبيت، ويعطى أمثلة لبعض	
				الطرق المستخدمة فعلاً في مصر.	

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب



# القصل التاسع

# المخلفات الناتجة من عمليات تنقية المياه

USAID EGYPT

# المخلفات الناتجة من عمليات تنقية المياه

### أهداف الأداء (التعلم):

بانتهاء التدريب على هذا الفصل ينبغي أن يكون المتدرب قادراً على أن:

- يحدد العوامل التي تؤثر في حجم الروبة المنتجة.
- يقدر كمية الروبة الناتجة من المروقات والروبة الناتجة من غسيل المرشحات.
  - يذكر الطرق المختلفة لعملية تجفيف الروبة.
  - يصنف بحيرات تجفيف الروبة وأسس تصميمها وإجراءات صيانتها.
    - يشرح الطرق المختلفة للتجفيف الميكانيكي للروبة.
      - يذكر طرق التخلص من الروبة

,

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) . 9. المخلفات الناتجة من عمليات تنقية المياه



# تقسم محطات تنقية المياه من حيث المخلفات الناتجة منها

١. المحطات التي يوجد بها إحدى العمليات التالية:

- الترويب.
- إزالة الحديد والمنجنيز بالأكسدة.
  - الترشيح المباشر.
- ٢. محطات تستخدم التيسير الكيميائي فقط.
- ٣. محطات تجمع بين الترويب والتيسير الكيميائي أو أكسدة الحديد والمنجنيز
  - مع التيسير الكيميائي.



# المصادر المختلفة للمخلفات في محطات التنقيلة

- ١. مخلفات المصافى.
- روبة الشبة والبوليمرات في أحواض الترسيب.
  - ٣. مياه غسيل المرشحات.
  - التيسير بالجير الصودا



# طرق تجميع الروبة

- ١. الكاسحات الميكانيكية (زحافات مطاطية) أو أجهزة الشفط بالخلخلة.
  - ٢. الطريقة اليدوية (الخراطيم والممسحة اليدوية).
  - ٣. الضخ (في عربات نقل أو معدات نزع المياه).
    - ٤. خطوط تجميع.

.



# طرق تجفيف الروبة (نرع المياه)

- ١. برك التجفيف بالتعريض للشمس (اللاجون).
  - ٢. أحواض التجفيف الرملية.
    - الطرد المركزى.
    - ٤. السيور الضاغطة.
    - المرشحات الضاغطة.
      - المرشحات المخلخلة



### حجم الروبة

### العوامل التي تؤثر في حجم الروبة الناتجة

- ١. الإنتاجية المطلوبة من محطة التنقية.
- ٢. محتوى المواد الصلبة العالقة وأوقات الذروة على الطلب.
- ٣. درجة حرارة الماء (يزداد معدل الترسيب كلما زادت درجة الحرارة).
  - ٤. زمن المكث (تزداد كمية الروبة المترسبة كلما زاد زمن المكث).
  - حجم الروبة المترسبة في الحوض (كلما زاد تقل كفاءة الحوض).
- حجم التخزين للمياه المعالجة (كلما زاد حجم خزان المياه المعالجة كلما زاد الزمن المتاح لإزالة والتخلص من الروبة).
  - ٧. الزمن المطلوب للتنظيف وعمل الإصلاحات أثناء الإيقاف.
  - ٨. وجود أحواض تجفيف مناسبة أو برك أو مدافن أو سيارات كسح.



# تقدير كمية الروبة

### تتكون روية محطة التنقية من مصدرين:

- ١. الروبة الناتجة من المروقات.
- ٢. الروبة الناتجة من مياه غسيل المرشحات.

### ويمكن تقدير كمية الروبة تقريبيًا من خلال العناصر التالية:

- المحطات التى لا يوجد بها عدادات لقياس التصرف يتم اعتبار أن كمية الروبة =  $\Gamma \Lambda$  % من كمية المياه العكرة الداخلة إلى المحطة.
- عند وجود أجهزة قياس يتم احتساب كمية الروبة من خلال هذه الأجهزة.
- في المحطات التي يوجد بها عنبر روبة يتم حساب كمية الروبة تقريبًا على أساس عدد ساعات تشغيل الطلمبات بمعرفة تصرف الطلمبة.



#### روبة المروقات

روبة المروقات هي عبارة عن ترسبات لهيدروكسيد الألمنيوم والطمي والرواسب ومواد عضوية وغير عضوية وهي نتيجة مصدرين:

١. الروبة الناتجة من المواد الصلبة القادمة مع المياه العكرة.

٢. الروبة الناتجة من المروبات (الشبة).

- لحساب كمية الروبة من ترسيب المواد الصلبة، يجب معرفة ما يلى:
  - معدل تدفق المياه العكرة ممراً يوم
- تركيز المواد الصلبة TSS جزء من المليون (ملجم/ لتر)  $( + a / a^7 )$ 
  - جرعة المادة المروبة (الشبة)
    - تركيز الروبة الصلبة %
      - ۹ کثافة الروبة کجم/م<sup>۳</sup>



جزء من المليون (ملجم/ لتر) –  $(جم/ م^{7})$ 

#### مثال لحساب وتقدير حجم الروبة الناتجة من المروقات:

- محطة تنقية مياه ذات معدل تدفق ٥٠،٠٠٠ م / يوم نقوم بتنقية مياه تحتوى على تركيز مواد صلبة ٣٠ جم/ م وتستخدم الشبة في عمليات الترويب.
  - معدل تدفق المحطة = ٥٠،٠٠٠ م٣/ بوم
  - نركيز المواد الصلبة PPM ٣٠ = TSS جزء في المليون = ٣٠ جم/ م
    - جرعة الشبة = PPM ٣٥ = ٣٥ جم/ م
      - تركيز الروبة الصلبة = ١%
      - كثافة الروبة = ١٠٠٠ كجم/م

المطلوب أ-حساب وزن روية المواد الصلبة (كجم/ حساب وزن روية المواد الصلبة (كجم/ يوم). ب-حساب وزن روية الشبة (كجم/ يوم).

ج-حساب إجمالي وزن روبة المروقات (كجم/ يوم).

د-حساب إجمالي حجم روبة المروقات (عند تركيز ١%).

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) . 9. المخلفات الناتجة من عمليات تتقية المياه



## المياه الناتجة من غسيل المرشحات

- لحساب كمية المواد الصلبة (الروبة) في مياه الغسيل الناتجة من غسيل المرشحات، فإنه يلزم معرفة ما يلي:
  - عدد المرشحات التي يتم غسيلها في اليوم.
  - كمية مياه الغسيل المستهلكة لكل مرشح (م") =

تصرف طلمبة الغسيل (م"/س) × مدة الغسيل بالمياه (ق) م"/ ٦٠ (ق/س)

- إجمالي كمية مياه الغسيل المستهلكة في اليوم  $(n^7)$  يوم)=

عدد المرشحات التي يتم غسيلها × كمية المياه المستهلكة لكل مرشح

-نسبة المواد الصلبة في مياه الغسيل - ما بين ٤ - ١٠ PPM (أو ملجم/ل).

- إجمالي وزن المواد الصلبة بمياه غسيل المرشحات

- كمية مياه الغسيل في اليوم (م") × نسبة المواد الصلبة (جم/ م") / ١٠٠٠



# تركيز الروبة

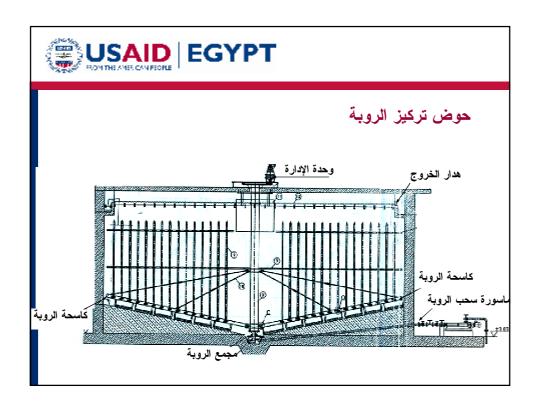
- تحتاج المخلفات إلى معالجة لتسهيل عملية التخلص منها.
- تضخ الروبة ومياه غسيل المرشحات إلى حوض التركيز، حيث تضاف إليها مادة كيمائية مناسبة مثل البوليمر .
  - تمكث الروبة ومياه الغسيل مدة المكث التصميمية في حوض التركيز حيث يتم تركيزها بالجاذبية الأرضية.
    - يتم صرف المياه الناتجة من حوض التركيز من الهدار العلوى بالحوض حيث يتم إعادتها إلى مدخل المياه في المحطة.
      - تنزع المياه من الروبة المركزة بطرق ميكانيكية أو بالتجفيف .
      - يتم التخلص منها من خلال الدفن في المدافن الصحية المخصصة.
- يمكن إعادة دراسة استخلاص بعض المواد الكيمائية من هذه المخلفات ليعاد استخدامها في عمليات المعالجة.





# حـوض تركيز الروبة الدائرى

- يقوم بتركيز الروبة باستخدام الجاذبية الأرضية.
- تدخل الروبة خلال ماسورة أفقية؛ تمر أعلى الحوض غالبًا؛ إلى بئر في المنتصف مفتوح من أسفل.
- يتضمن حوض التركيز كوبرى محمل عليه أذرع رأسية تتتهي بكاسحات تدور بسرعة بطيئة لتتمكن الأذرع الرأسية من إحداث خلخلة بالروبة والمساعدة على خروج ما بها من ماء وغازات وترسيبها لأسفل.
- تخرج الروبة المركزة من القاع المخروطي بالإنحدار أو بالسحب بطلمبة.
- يخرج السائل الرائق عبر الهدار الموجود على محيط سطح الحوض ويعاد ضخه الي مدخل محطة التنقية أو غرفة التوزيع قبل المروقات.



USAID EG	YPT
	الأسس التصميمية
۱٤٤٠ م۳/ يوم	معدل تصرف الروبة
۲٤۸۰ کجم/ يوم	وزن المواد الصلبة العالقة
۱۱،۱ کجم/ م۲/ یوم	معل تحميل المواد الصلبة العالقة
١	عدد أحواض التركيز
١٥ م	قطر الحوض
۱۷٦،٦ م	مساحة سطح الحوض
ه م	ارتفاع الحوض
٩٧٦ م	حجم الحوض
۰،٦۱ يوم	زمن بقاء الماء الرائق
۲،۳ يوم	زمن بقاء الروبة المركزة
۰۰ کجم/ م۳	تركيز المواد الصلبة العالقة المسحوبة
٦٣ م٣/ يوم	١٦ حجم الروبة المسحوبة
۱۳۷۷ م۳/ یوم	حجم الماء الرائق



#### تجفيف الروبة

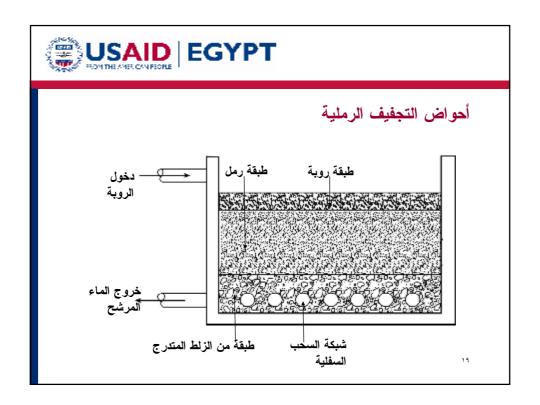
- أحواض التجفيف الرملية
- بحيرات التجفيف (Drying Lagoons)
  - التجفيف الميكانيكي للروبة
- مرشحات السيور المضغوطة (Belt Press Filters)
  - مرشحات خلخة الهواء (Vacuum Filtration)
    - الطرد المركزى (Centrifugation)
    - المرشح الضاغط (Pressing Filter)

۱٧



# أحواض التجفيف الرملية

- تشبه أحواض التجفيف الرملية المرشحات الرملية إلى حد كبير.
- تتكون من طبقات من الرمال وطبقة من الزلط تحمل الرمال، ثم يوجد تحتها نظام لسحب المياه ووسيلة يدوية أو ميكانيكية لإزالة الروبة
- يتم إنشاء شبكة صرف سفلية مغطاة بطبقات من الزلط والرمل ويتم تفريف مياه التصافي في بئر، حيث يتم ضخها بالطلمبات إلى مدخل المحطة.
- تستخدم ٣ أحواض مع بعضها حيث يترك أحدهم ليجف بينما يكون الآخر
   في مرحلة الملء، بينما يتم تفريغ الحوض الثالث ونقل الروبة الجافة منه.
  - يمكن تحسين كفاءة التجفيف بإضافة مواد كيماوية مروبة إلى الروبة.





#### بحيرات التجفيف (Drying Lagoons)

- يوجد هذا النظام في بعض المحطات ذات السعة الإنتاجية الكبيرة .
- ميزة هذه المحطات هي أن الفاقد في مياه الشرب يكاد يكون معدوما حيت لا يزيد عن ١% من إجمالي الطاقة الإنتاجية.

#### أسسس تصميم بحيرات اللاجون

- إنشاء (٢) بحيرة على الأقل لعمل الصيانة الدورية ونقل المخلفات الصلبة.
- ٢. تدخل مياه غسيل المرشحات بالإضافة إلى مياه روبة الترسيب إلى مدخل اللاجون عن طريق مواسير يتراوح أقطارها مابين ٦٠٠ : ٨٠٠ مم.
  - ٣. تحدث عملية ترسيب الرمال والمواد الصلبة في قاع البحيرة.
- خلال المياه الطافية (Supernatant)خالية من المواد الصلبة من خلال هدار ذي منسوب عالى قابل للتحكم إلى بيارة السحب لطلمبات اللاجون.
  - ٩. يتم إعادة وتدوير المياه إلى غرفة التوزيع بالمروقات لإعادة تتقيتها.





#### إجراءات صيانة بحيرة اللاجون

- بتم إغلاق محابس الدخول والخروج للبحيرة التي سيتم صيانتها.
- ٢. يتم سحب المياه بواسطة طلمبة غاطسة تركب في مكان محدد لها.
- ٣. يتم عمل صيانة للجسر الترابي بإعادة تدبيش الأجزاء المتهالكة منه.
  - ٤. يتم ترميم الطبقة العازلة في حالة تلفها على جانبي الجسر.
- ٥. تترك البحيرة لمدة ٧ أيام لتجفيف المواد المترسبة بتأثير حراره الشمس.
- ت. يتم نزول اللوادر الخفيفة أو العمالة لحمل المواد المترسبة إلى خارج البحيرة ويتم التخلص النهائي منها في المقالب العمومية المعتمدة لذلك.
  - ٧. يتم عمل صيانة شاملة للطلمبات وكذلك الطلمبة الغاطسة.
    - ٨. إجراء صيانة شاملة للوحات الكهربية.
    - ٩. يتم تشغيل البحيرة وإيقاف الأخرى لعمل الصيانة.
      - ١٠. نتم هذه العملية بصفه دورية كل ٣ شهور.



# التجفيف الميكانيكي للروبة - مرشحات السيور المضغوطة

#### ويتكون نظام مرشحات السيور المضغوطة عادة من عدة أجزاء هي:

- مضخات تغذیة.
- معدات تغذیة البولیمر.
- أحواض تجهيز الروبة.
- مرشح السيور المضغوطة.
- سيور لتحريك الروبة المجففة.
- أجزاء مساعدة (مضخات المياه هواء مضغوط).

•





# التجفيف الميكاتيكى للروبة - مرشحات السيور الضاغطة المراحل التشغيلية لمرشح السيور الضاغطة

وصف المرحلة	مرحلة الترشيح
تتضمن خزان قرب المكبس وإسطوانة دوارة ملتصقة بالمكبس أو	تجهيز الروبة بإضافة
محقنة مستقيمة.	البوليمر Polymer
	Conditioning
تتضمن حزاما مسطحا أو مائلا بدرجة صغيرة، وتركز الروبة عبر	منطقة الصرف بالجاذبية
الصرف بالجاذبية للمياه الجارية، ويمكن تعزيز هذه العملية بالتفريغ.	Gravity Drain
هي المنطقة التي يلتقي فها الحزام العلوى مع الحزام السفلي وتكون	منطقة الضغط المنخفض
الروبة بين الحزامين. وتحضر هذه المنطقة الروبة بحيث تستطيع	Low Pressure
تحمل قوى القص في منطقة الضغط المرتفع.	
في هذه المرحلة تؤثر حركة الحزامين العلوى والسفلي بقوة على	منطقة الضغط المرتفع
الروبة خلال مرورها عبر مجموعة من الاسطوانات المنتاقصة القطر	High Pressure 10
وتتزع الروبة المنتجة باستخدام ريش كاشطة.	



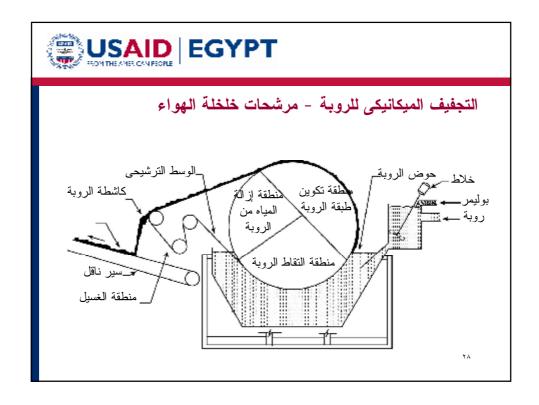
# التجفيف الميكانيكي للروبة - مكبس الترشيح:

- يتم نزح المياه في مكبس الترشيح تحت ضغط الروبة ومن مميزات هذه العملية الوصول إلى التركيز المرتفع لكتلة الروبة المحتوية على كمية كبيرة من المواد الصلبة وصفاء الماء الناتج، غير أن النظام يتسم بالتعقيد الميكانيكي وارتفاع تكلفة التشغيل والصيانة.
  - •
- ومكابس الترشيح الشائعة الاستخدام هي على حجمين: الحجم الثابت والحجم المتغير. ويتكون مكبس الترشيح ذو الحجم الثابت من مجموعة ألواح مستطيلة مسندة وجها لوجه في وضعية عمودية على قماش مرشح معلق فوق كل لوح، وتضخ الروبة المكيفة في الفراغ بين الألواح ويتم تعريضها لضغط مرتفع لمدة تتراوح بين ساعة وثلاث ساعات بحيث يخرج



#### التجفيف الميكانيكي للروية - مرشحات خلخلة الهواء

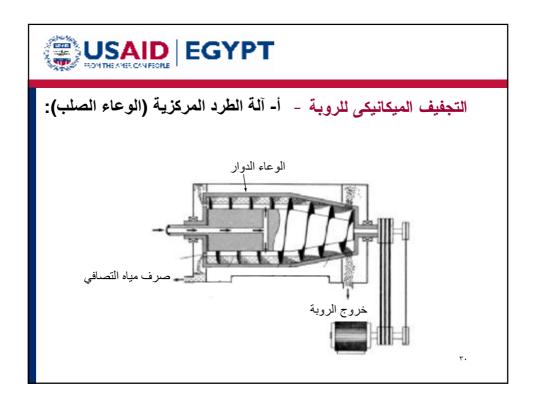
- تكون مرشح خلخة الهواء المستخدم في نزع المياه من الروبة من أسطوانة معدنية مثقبة الجدار تدور باستمرار بحيث يكون الجزء السفلي منها مغموراً في حوض الروبة المراد تجفيفه، ويغطي جدار الأسطوانة الخارجي بوسط ترشيحي يصنع من قماش من الألياف الطبيعية أو الصناعية ويزود حوض الروبة بقلاب لتجنب ترسب الروبة بالقاع. وتقسم الأسطوانة إلى قطاعات مستقلة عن بعضها وتقع تحت تأثير تفريغ الهواء كالتالي
  - مرحلة التقاط الروبة من الحوض (مرحلة تكون طبقة الروبة).
- مرحلة سحب المياه من طبقة الروبة (مرحلة التجفيف)، مع استمرار دوران الأسطوانة وخروجها من حوض الروبة، يقل تفريغ الهواء قليلاً فيتم سحب المياه من طبقة الروبة عبر الوسط الترشيحي ليمر خلال مواسير داخلية إلى خارج الأسطوانة.
  - مرحلة فصل الروبة الجافة: قبل نقطة انفصال الوسط الترشيحي عن

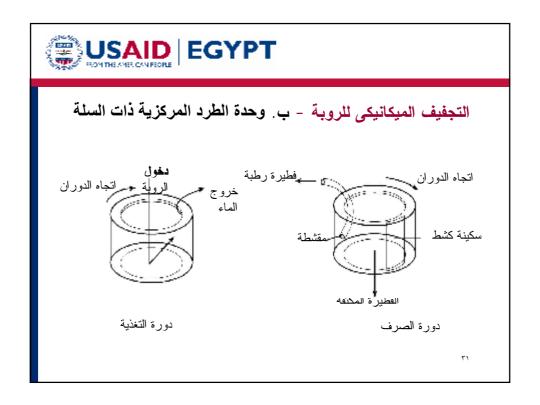


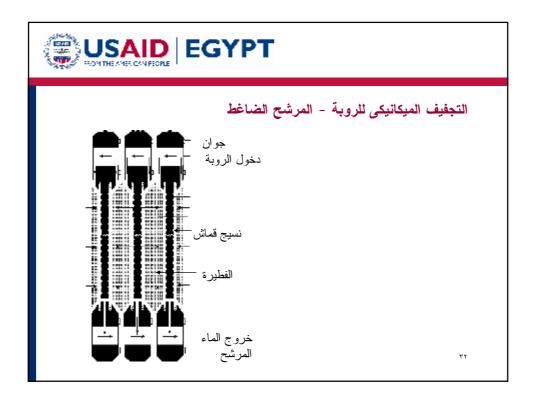


# التجفيف الميكانيكي للروبة - التجفيف بقوة الطرد المركزية

- يستخدم هذا الأسلوب من أجل فصل السوائل ذات الكثافات المختلفة ولتركيز الروبة وإزالة المواد الصلبة حيث تستخدم قوة الطرد المركزي لتسريع معدل الترسيب وفصل الماء.
- والمعدات التي تستخدم في التجفيف بالقوى الطاردة المركزية تكون إما:
  - وعاء صلب أو
  - ٢. اسطوانة ذات جدر ان مسامية.









#### التخلص من الروبة بالصرف في شبكات الصرف الصحي

- أسهل طريقة للتخلص من الروبة هي الصرف على شبكة الصرف الصحي،
  - بمكن أن تتسبب الروبة المنصرفة في انسداد شبكة الصرف الصحى.
    - يمكن أن تتقاضى شركة الصرف الصحى رسوم كبيرة للسماح بهذا.
- تكلفة معالجة هذه الروبة ستختلف تبعاً لكمية المواد الصلبة العالقة التي يتم التخلص منها سنويًا،
- في مثل هذه الحالات يجب أن تقوم محطة تنقية مياه الشرب بتخصيص حوض تخزين لمياه الروبة حتى يمكنها أن تصرف هذه الروبة على شبكة الصرف الصحى بمعدل منتظم خلال ساعات اليوم أو تقوم بالصرف فقط في الأوقات التي يكون الحمل بسيط على شبكة الصرف الصحي



# التخلص النهائي من الأنواع الأخرى من المخلفات

- تتميز مياه الروبة الناتجة عن عمليات التيسير بالمحتوى الجيرى بها، لذا تعتبر عاملا جيدًا لإضافة الجير للتربة الزراعية أو يتم التخلص منها في المقالب والمدافن الصحية.
- يمكن التخلص من روبة الشبة بالدفن في المدافن الصحية المعتمدة لـذلك ولا يجب استخدامها في الأراضي الزراعية.
- تستخدم بعض محطات التنقية المرشحات الرملية البطيئة أو برك الترسيب لمعالجة المياه الناتجة من غسيل مرشحات الحديد.
- لا يجب صرف مخلفات عمليات التبادل الأيوني (زيوليت) ومركبات التيسير الغير معالجة في المجاري المائية ذات السريان البطيء إلا بعد تقليل تركيز المواد الصلبة الذائبة بها.

USAID EGYPT FROM THE AMERICAN PEOPLE	
<u>:(         )                           </u>	
•	
<u>:(</u> ) (Thickening) - -	
<u>:(</u> )	
• ************************************	

# الفصل الثانى عشر

# تشغيل محطات تنقية مياه الشرب

# اليوم السادس البيامنة عشر والثامنة عشر

# ملخص الجلسة

#### الموضوع:

• تشغيل محطات تنقية مياه الشرب

#### الأهداف:

بانتهاء التدريب على أعمال هذا الفصل ينبغي أن يكون المتدرب قادرا على أن:

- يشرح الأغراض الأساسية لتشغيل محطات تنقية مياه الشرب والأسس العامة للتشغيل الأمثل لمحطات تنقية مياه الشرب.
- يصنف أجهزة القياس والتحكم المستخدمة في محطات تنقية المياه وفقاً لوظائفها وطرق التحكم وايجابيات الالتزام باستخدامها.
- يشرح اعتبارات تنظيم التدفقات بالمحطة والحاجة لذلك وتأثيرات تغييرات عملية التنقية على تغيير معدلات التدفق.
- يقلل الاحتياج إلى الكيماويات في محطات تنقية المياه واستخداماتها وتداولها الآمن وتخزينها وإجراءات الإسعاف من أضرارها.
- يستخدم سجلات وتقارير التشغيل المكتوبة بعد تصنيف أنواعها واستخداماتها وشرح أهمية
   وكيفية الاتصالات الشفوية.
- يصنف أنواع الصيانة في محطات تنقية مياه الشرب ويخطط لها ولأعمال إدارتها وإجراءات تنفيذها وحساب تكلفتها.
- يربط أهم اعتبارات السلامة والأمن داخل محطات تنقية المياه وفقاً لمنشاتها وأعمالها ومجالات وإجراءات الطوارئ بأنواعها.
- يشرح أهمية تداول حمأة محطات تنقية مياه الشرب ومصادرها ومعالجة هذه الروبة والتخلص الأمن منها وضرورة ذلك.

يذكر أهم إرشادات التعامل مع الشكاوي من جودة المياه وفحصها وتحديد أسبابها ووضع الجداول المناسبة لذلك.

#### مدة التدريب:

• ٥ ساعات

#### مساعدات التدريب:

- جهاز عرض الشرائح وملحقاته.
- السبورة البيضاء أو السبورة الورقية وملحقاتها.

# مواد التدريب:

- الشرائح من رقم ١٦-١ إلى رقم ١٢-٤٧.
- دليل المتدرب الفصل الثاني عشر، الملحق رقم ١.

# الجدول الزمنى للتدريب

الزمن		واد التدريب	A		
المقدر		دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقيقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
١.			۲	استعرض أهداف هذا الفصل والغرض من	أهداف الأداء
				التدريب	
0			٣	يبين المدرب وجود ٣ أهداف رئيسية يجب	أهداف تشغيل محطات
				على المسئولين تحقيقها ويذكر هذه الأهداف	تتقية مياه الشرب
				ويشرحها ويبين أهميتها.	
١.			٤، ٥	يوضح المدرب أنه يجب على المشغل أن يلم	الأسس العامة للتشغيل
				ويجيد أساسيات تشغيل المحطة حتى يكون	الأمثل لمحطات تنقية
				مشغل ماهر ومن أهم هذه الأسس أن يوجـــد	مياه الشرب
				برنامج مراقبة عن طريق جمع وتحليل	
				العينات ويبين الأماكن التي يجب جمع هـــذه	
				العينات منها وأنواع النحاليل التي تجرى على	
				عينات كل مكان – كذلك يبين أن الغرض	
				الأساسي من عمليات التنقية هــو الوصـــول	
				بالعكارة إلى أقل مستوى ممكن ويشير إلـــى	

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

الزمن		واد التدريب	A		
المقدر	٠٤	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقیقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
				وجود ملحق به الشروط والمعايير التي يجب	
				توافرها في الماء (ملحق ١ – جدول رقـم (م	
				- ۲)).	
۲.			٦ إلى ٨	يشرح المدرب أنه يجب على كل مشخل أن	خطوات التشغيل اليومية
				يتبع إجراءات معينة عند استلامه للمحطة كل	
				يوم وأنه هناك معايير يجب عليـــه تحقيقهـــا	
				والوصول إليها وكيف يدير العمل أثناء	
				الوردية وما يجب عليه فحصه ومراجعته وما	
				هي الأعمال التي يجب عليه أداؤها عند نهاية	
				الودرية.	
٣.			٩	يبين المدرب لماذا يتم استخدام أجهزة القياس	أجهزة القياس والتحكم
			إلى	والتحكم وفائدة هذه الأجهزة وما هي الوظائف	
			17	الواجب مراقبتها والأماكن التي توجد فيها	
				كذلك يشرح الطرق المختلفة للقياس والأنواع	
				المختلفة لأجهزة القياس.	
٣.				يبين المدرب الظروف المختلفة التي تتطلب	التنظيم والتحكم في
			١٣	زيادة أو تقليل إنتاج المياه والعوامل التي تؤثر	التدفقات
			إلى	في كمية الإنتاج وما هي الإجــراءات التـــي	
			١٦	يجب إتباعها والعناصر التي يجب مراجعتها	
				يوميا لضبط الإنتاج ويمكن للمدرب تقديم	
				أمثلة على شكل مسائل حسابية لحساب معدل	
				التدفق المطلوب كما هو موجود فـي دليــل	
				المتدرب.	
١.				يبين المدرب أهمية وجود خزانات المياه النقية	خزانات المياه النقية
				ووظيفتها في توفير السعات التخزينية لتخزين	
				المياه عند الوفرة واستخدامها في أوقات زيادة	
				الطلب.	
١.				يشرح المدرب ما الذي يجب عمله لمواجهــة	تغييرات عملية التنقية
				التغييرات التي قد تحدث في الطلب على المياه	
				وما هي الاحتياطات التــي يجــب مراعاتهـــا	

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

الزمن		واد التدريب	<u> </u>		
المقدر	• 1	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقیقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
				و الإجراءات التي يجب اتخاذها.	
٤.			۱۷ إلى	- يبين المدرب الجوانب التي تحتم استخدام	استخدام وتداول
			19	الكيماويات واحتياطات تداول هذه	الكيماويات
				الكيماويات والإجراءات الوقائية التي يجب	
				اتخاذها لمنع الحوادث والإصابات	
				والمعلومات التي يجب أن تتوافر عن كـــل	
				مادة حتى يتم استخدامها بأمان ثم يعرض	
				أهم الكيماويات التي تستخدم في تتقية مياه	
				الشرب وأسماءها ورمزها العلمي	
				<ul> <li>بعد ذلك يتطرق المدرب لشرح الطرق</li> </ul>	
			۲.	السليمة لتخزين الكيماويات حسب حالتها	
				ويعطي أمثلة عن الكميات التي يجب	
				تخزينها ويطلب من المتدربين حساب كمية	
				الكلور التي يجب أن توجد في المخزن.	
				-يشرح المدرب المخاطر المرتبطة بالمواد	
			۲۱ إلى	الكيماوية مثل الصودا الكاوية والكلور	
			74	والاحتياطات التي يجب اتخاذها عند	
				استعمال هذه المواد والتجهيزات اللازمــة	
				للوقاية وللاستخدام عند الطوارئ.	
۲.			۲۶ إلى	يبين المدرب أهم سجلات وتقارير التشغيل	سجلات وتقارير
			77	وأنواع هذه السجلات والبيانات والمعلومات	التشغيل
				التي يجب تو افرها في كــل محطــة وكــذلك	
				الأنواع المختلفة لسجلات الأداء وفائدة كــل	
				سجل من هذه السجلات ولماذا يجب الحرص	
				على وجوده واستيفائه ثم يعرض بعض الأمثلة	
				لسجلات التشغيل الموجودة بالمحطات.	

الزمن		واد التدريب	Δ.		
المقدر	• 1	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقیقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
٥,			۲۸ إلى	يبين المدرب أن كل محطة معرضة لحدوث	حالات و إجر اءات
			٣٨	حالات قد تكون غير متوقعة وتــؤثر بشــكل	الطوارئ
				خطير على أداء المحطة وتشغيلها ولذلك يجب	
				وجود خطط لمواجهة هذه الحالات الطارئة ثم	
				يعرض أمثلة لهذه الحالات ويشرح ما هي	
				الحالة وما يجب عمله في حالة وقوعها ويبين	
				أيضا أهمية وجود خطة للاتصالات وللاستجابة	
				لهذه الطوارئ.	
٥,			٣٩ إلى	في هذا الجزء يبين المدرب أن تنقية وتــوفير	التعامل مع الشكاوي
			٤٧	المياه الصالحة هي خدمة أساسية تقدم للجمهور	عن جودة المياه
				وعند حدوث أي شكوى فهذا معناه أن هناك	
				خطأ أو قصور في تقديم هذه الخدمة، وأن	
				هناك نظام وطريقة لتداول هذه الشكاوى للحل	
				والتغلب على المشاكل ثم يبدأ بشرح الإرشادات	
				التي يلزم إتباعها عند التعامل مع المستهلكين	
				بشكل عام وبعد ذلك يستعرض الشكاوي	
				المختلفة التي يمكن التعرض لها وما الذي	
				يجب عمله في كل حالة من هذه الحالات.	



# الفصل الثانى عشر تشغيل محطات تنقية مياه الشرب



#### تشغيل محطات تنقية مياه الشرب

#### أهداف الأداء (التعلم)

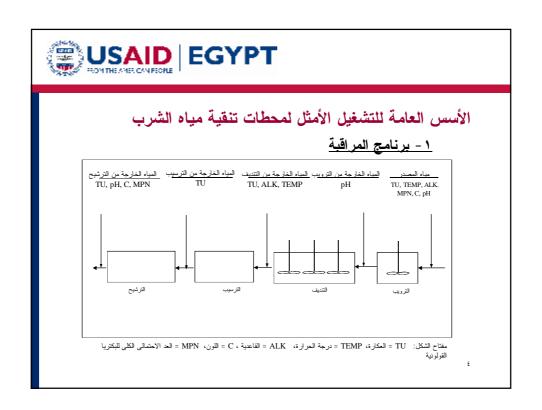
- · بانتهاء التدريب على هذا الفصل ينبغي أن يكون المتدرب قادرا على أن:
- بشرح الأغراض الأساسية والأسس العامة للتشغيل الأمثل لمحطات المياه.
- يصنف أجهزة القياس والتحكم المستخدمة في محطات نتقية المياه وفقاً لوظائفها وطرق التحكم و إيجابيات الالتزام باستخدامها.
- بشرح اعتبارات تنظيم التدفقات بالمحطة وتأثيرات تغييرات عملية التتقية على تغيير معدلات التدفق.
  - يقلل الاحتياج إلى الكيماويات في محطات تتقية المياه.
  - يستخدم سجلات وتقارير التشغيل المكتوبة بعد تصنيف أنواعها واستخداماتها.
- يشرح أهمية تداول حمأة محطات تنقية مياه الشرب ومصادرها ومعالجة هذه الحمأة والتخلص الأمن منها وضرورة ذلك.
- يذكر أهم إرشادات التعامل مع الشكاوي من جودة المياه وفحصها وتحديد أسبابها ووضع الجداول المناسبة لذلك.

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ١٢. تشغيل محطات تتقية مياه الشرب



#### أهداف تشغيل محطات تنقية مياه الشرب

- ١ إنتاج مياه آمنة وصالحة للشرب
- ٢ إنتاج مياه شرب سائغة الطعم
- ٣- إنتاج مياه شرب بتكاليف معقولة





#### الأسس العامة للتشغيل الأمثل لمحطات تنقية مياه الشرب

#### ٢ - إزالة العكارة

- العكارة هي مؤشر جودة المياه الوحيد الذي يقوم مصممو محطات تتقية مياه الشرب والقائمون على تشغيلها بتوجيه اهتمامهم الرئيسي والأكبر له.
- يمكن تحقيق مستويات عالية جدا من إزالةٍ عكارة المياه في ظل الظروف المثالية.
  - يلزم إزالة العكارة حتى يكون التعقيم فعالا في قتل أو تعطيل نشاط الكائنات المسببة للأمراض.
    - المستوى المستهدف لمستوى العكارة هو أقل من ١,٠٠ وحدة عكارة.

٥



#### الأسس العامة للتشغيل الأمثل لمحطات تنقية مياه الشرب

#### ٣ - خطوات التشغيل اليومية

- أ- المهام اليومية عند بدء العمل:
- راجع ما حدث بالمحطة أثناء آخر وردية.
- أ- مراجعة عمليات الوردية السابقة. ب. جودة المياه الخام والمياه الخارجة من المحطة
- جــ مراجعة الضغوط بالنظام.
   د. مراجعة تخزين المياه الرائقة وسجلات ضخ المياه.
  - ه. افحص حالة كل مرشح.
  - ٢. لديك اهتمامان رئيسيان: أ. الجودة ب. الكمية
  - ٣. تفقد المحطة سيراً على الأقدام وأبدأ بالمأخذ وتتبع مسار تدفق المياه بالمحطة.
  - ٤. اهتم واتخذ الإجراءات المناسبة حيال المشاكل البسيطة التي لم يتم الاهتمام بها سابقاً.
    - ٥. اجمع عينات لمراقبة جودة المياه وحللها.
    - قم بإجراء جميع خطوات الصيانة الوقائية.
    - ٧. سجل جميع البيانات اللازمة وتأكد من تحديث بيانات جميع السجلات.
      - ٨. رتب ونظم وحدد أولويات الامدادات المطلوبة بما فيها الكيماويات.
        - والجع برنامج الأمن والسلامة المهنية.



# الأسس العامة للتشغيل الأمثل لمحطات تنقية مياه الشرب

(تابع) ٣- خطوات التشغيل اليومية

#### ب- المهام المطلوب إجراؤها أثناء اليوم:

- ١. الغسيل العكسى للمرشحات
- ٢. يجب ملاحظة ضغوط النظام بصورة دورية
  - ٣. راقب لوحة التحكم الرئيسية
  - ٤. مستوى التخزين ببئر المياه الرائقة
    - ٥. معدلات الضخ
    - ٦. مراجعات ضبط الجودة
  - ٧. كرر هذه المهام كلما تطلب الأمر ذلك



# الأسس العامة للتشغيل الأمثل لمحطات تنقية مياه الشرب

(تابع) ٣- خطوات التشغيل اليومية

جـ - المهام المطلوبة في نهاية اليوم:

قم بإجراء المهام الآتية في نهاية الوردية أو قبل مغادرة المحطة في الليل:

- ١. كرر مهام البند ب (المهام المطلوب إجراؤها خلال اليوم).
- ٢. توقع متطلبات ضخ المياه الخام والمياه الخارجة من المحطة أثناء الليل.
- ٣. تأكد من أن أجهزة إضافة الجرعة الكيميائية تم إعدادها لتعمل حتى وصول القائم بالتشغيل المناوب عن الوردية التالية.
- أمين المحطة خلال فترة الليل عن طريق مراجعة الإنارة الخارجية وأنظمة الأمن وغلق بوابات المحطة.
  - ٥. تسجيل بيانات تشغيل معدات المحطة بالكامل

٨



# القياس والتحكم

# ١ - العناصر التي يجب ملاحظتها بانتظام

مكان الملاحظة	العنصر	مكان الملاحظة	العنصر
اسطوانات الكلور، المغذيات الكيماوية	الوزن	المياه العكرة، مياه الخدمــة، المحلــول الكيميائي، المرشحات، ميــاه الغســيل، الروبة، المياه المرشحة	التدفق
کل مرشح علی حدة	فقدان الضاغط المانومتري Head Loss	أحواض الكيماويات،المرشحات، حوض مياه الغسيل، خزانات المياه المرشحة	المنسوب
مياه الخدمة، مصدر الهواء بالمحطة، مقياس منسوب المياه (فقاعات)، المياه الخارجة من محطة الطلمبات، المواسير	الضغط	كل وحدات العمليات، المياه المرشحة	الكلور المتبقي
أحواض الترسيب، مواسير التخلص من المواد الصلبة	كثافة الروبة	المياه العكرة (الخام)، كل وحدات العمليات، كل مرشح، المياه المرشحة	العكارة
المياه العكرة، المياه المرشحة	التوصيل الكهربي	المياه العكرة، كل وحدات العمليات، المياه المرشحة	الأس الهيدروجيني
		المياه العكرة	درجة الحرارة

٩



# القياس والتحكم

#### ٢ - طرق نقل الإشارات:

أ- الطريقة الميكانيكية

ب- الطريقة الهوائية

جـ- الطريقة الهيدروليكية

د- الطريقة الإلكترونية

هـ -الطريقة الكهربائية

١.



# القياس والتحكم

#### ٣ - طرق التحكم

- الأنظمة المختلطة (Hybrid Systems) العديد من أنظمة القياس والاتصال المستخدمة في محطات تنقية مياه الشرب عبارة عن توليفات من أنظمة السابق ذكرها .
  - المرحلات المنطقية "Logic Relay" وهى الطريقة المستخدمة على نطاق واسع فى التحكم الأوتوماتيكى فى المضخات، والمحابس، وأجهزة إضافة الجرعة الكيماوية، والأجهزة الأخرى.

وهي طريقة لتوصيل وفصل الطاقة الكهربائية طبقاً لتسلسل منطقى مخطط تم تحديده مسبقاً بحيث يتوافق مع ظروف ومتطلبات التشغيل؛ وذلك من خلال المرحلات، ومفاتيح توصيل التيار، والملامسات (Contacts)، والمؤقتات (Timers).

1



#### القياس والتحكم

# ٤ - الحاسبات الآلية (أجهزة الكمبيوتر)

تستخدم الحاسبات الآلية لتعظيم أداء عمليات تتقية مياه الشرب بالإضافة إلى مراقبة وتسجيل البيانات.

إن أجهزة القياس والاتصال لا تعفي من المسئولية بالنسبة لاتخاذ القرارات المتعلقة بالتشغيل أو مراقبة وضبط عمليات التشغيل.



# التنظيم والتحكم في التدفقات

#### ١ - الحاجة لتنظيم التدفقات

# تنظم التدفقات اعتماداً على:

- ١ الوقت من اليوم
- ٢-اليوم من الأسبوع
  - ٣- الفصل من العام
- ٤ ظروف الطقس السائدة
- ٥-مطالب جهات الصنع (مصانع التعليب)
- ٦- الأحداث غير العادية (الحرائق الأعطال الرئيسية)

۱۳



# التنظيم والتحكم في التدفقات

- العوامل التي تحدد كمية المياه المطلوب تنقيتها كل يوم:
- ١- كمية المياه بخزان المياه المرشحة وخزان التخزين بشبكة التوزيع.
  - ٢- كمية مياه الشرب المستهلكة في اليوم السابق والشهور السابقة.
    - ٣- تنبؤات حالة الطقس.



#### التنظيم والتحكم في التدفقات

#### ٢ - آبار المياه الرائقة

توفر السعات التخزينية للمياه المنتجة لتفى باحتياجات المستهلكين وتوائم بين احتياجاتهم فى وقت الذروة وفى فترات انخفاض الاستهلاك. كما يعمل هذا الخزان كعامل تهدئة يمنع التردد السريع لمفاتيح تشغيل وإيقاف مضخات المياه المنتجة ويسمح بالتشغيل المخطط لمحطات التنقية.

١



# التنظيم والتحكم في التدفقات

#### ٣- تغييرات عملية التنقية

- ١- ضبط معدلات إضافة الكيماويات
  - ٢- تغيير معدلات الترشيح
- ۳- إجراء اختبارات الكأس (Jar tests)
- ٤- ملاحظة خصائص تكون وترسيب الندف
  - ٥- مراقبة أداء عمليات التتقية
  - ٦- جمع عينات قياس جودة المياه
- ٧- الفحص الظاهري للحالة العامة لعمليات التنقية.



#### استخدام وتداول الكيماويات

#### الحاجة إلى الكيماويات

تستخدم الكيماويات في محطات تنقية المياه للأغراض الآتية:

- ١ الترويق (خفض نسبة العكارة)
  - ٢ التطهير
- ٣- الضبط والتحكم في الطعم والرائحة
  - ٤ التحكم في الطحالب
- ٥- التحكم في التآكل والصدأ (في بعض الأحيان)
  - ٦- إزالة عسر المياه

۱٧



# أنواع وخصائص الكيماويات المستخدمة في تنقية مياه الشرب

ملاحظات (Comments)	التركيز التجارى (Commercial (Concentration	(Chemical الصيغة الكيميائية Formula)	اسم المركب الكيميائى (Chemical Name)
			المرويات
حامضى	47-50% (Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> )	Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) . 14 H <sub>2</sub> O	كبريتات الألمونيوم (حبيبات)
حامضى	59-61% FeCl <sub>3</sub>	FeCl <sub>3</sub> . 6 H <sub>2</sub> O	كلوريد الحديديك
حامضى، ملوزن	90-94% Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> . 9 H <sub>2</sub> O	كبريتات الحديديك
قشور	55% (FeSO <sub>4</sub> )	FeSO <sub>4</sub> . 7 H <sub>2</sub> O	كبريتات الحديدوز
موجب الشحنة	متغير	_	البوليمرات موجبة الشحنة
سالب الشحنة	متغير	_	البوليمرات سالبة الشحنة
	متغير	_	البوليمرات غير المؤينة
			التطهير
محلول	12-15% (Cl <sub>2</sub> )	NaOCI	هيبوكلوريت الصوديوم
مسحوق	65-70% (Cl <sub>2</sub> )	Ca(OCl) <sub>2</sub> . 4 H <sub>2</sub> O	هيبوكلوريت الكالسيوم (HTH)
غاز / سائل	99.8% (Cl <sub>2</sub> )	Cl <sub>2</sub>	الكلور
غاز / سائل	99-100% (NH <sub>3</sub> )	NH <sub>3</sub>	الأمونيا اللامائية
محلول	29.4% (NH <sub>3</sub> )	NH <sub>4</sub> OH	هيدروكسيد الأمونيوم
	6.3% (NH <sub>3</sub> )	(NH4) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	كبريتات الأمونيوم

1,



# أنواع وخصائص الكيماويات المستخدمة في تنقية مياه الشرب

يتم توليده بالموقع	26.3% (Cl <sub>2</sub> )	ClO <sub>2</sub>	ثانى أكسيد الكلور
يتم توليده بالموقع		O <sub>3</sub>	الأوزون
			الطعم والرائحة
غير قابل للذوبان		С	الكربون المنشط
شديد القابلة للذوبان	%1	$KMnO_4$	برمنجنات البوتاسيوم
			التحكم في الطحالب
	99% (CuSO <sub>4</sub> )	CuSO <sub>4</sub> . 5 H <sub>2</sub> O	كبريتات النحاس
			التحكم في الصدأ (التآكل)
قاعدى	75-99% (CaO)	Ca(OH) <sub>2</sub>	هيدروكسيد الكالسيوم (جير مطفئ)
شديد القاعدية	98.9% (NaOH)	NaOH	هيدروكسيد الصوديوم (صودا كاوية)
			إزالة عسر المياه
	75-99% (CaO)	CaO	أكسيد الكالسيوم (جير حي)
	99.4% (Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> )	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	كربونات الصوديوم

۱٩



#### تخزين الكيماويات

يمكن تخزين كيماويات التنقية بإحدى الطرق الآتية:

١ في الحالة الجافة (أكياس – كراتين – براميل)

٢- في الحالة السائلة (براميل - خزانات - اسطوانات)

٣- في الحالة الغازية (اسطو انات)

۲.



# التداول الآمن للكيماويات

- توخى الحرص الشديد بصفة خاصة عند تفريغ أو نقل الكيماويات.
  - اعرف مواقع الاستحمام الآمنة وحنفيات غسيل العين.
- تعرف على طريقة استخدامها واختبرها بصفة دورية وتأكد من أنها تعمل بطريقة جيدة.
  - ارتدى الملابس الوقائية عند التعامل مع الكيماويات.
  - استخدام الكمامات الواقية المانعة لاستنشاق الأتربة.

۲,



# التداول الآمن للكيماويات

#### مخاطر الصودا الكاوية

- تعتبر الصودا الكاوية من أخطر المواد القلوية الشائعة.
  - يسبب التلامس المباشر معها حروق خطيرة.
- تسبب الصودا الكاوية سحابة تحجب الرؤية عن العينين وبصفة دائمة إذا لم يتم شطفها فوراً بالماء.
- وعند التعامل مع الصودا الكاوية يفضل ارتداء ملابس واقية تغطى الجسم بالكامل.



#### التداول الآمن للكيماويات

#### مخاطر الكلور

يؤدى التعرض لغاز الكلور أو وجود تركيزات عالية منه إلى حدوث الوفاة.

يجب توفر معدات الأمان الآتية عند التعامل مع سائل أو غاز الكلور:

١- أماكن مجهزة للاستحمام وغسل العينين

٢- أجهزة تنفس تستخدم عند الطوارئ

٣- جهاز الكشف عن الكلور

٤ - فتحات تهوية بالطوابق

٥- مراوح تحافظ على وجود ضغط موجب للهواء بأماكن التخزين

۲٣



# سجلات وتقارير التشغيل

تقسم سجلات التشغيل إلى نوعين أساسيين:

١- وثائق المحطة.

٢- سجلات الأداء.



#### سجلات وتقارير التشغيل

#### ١ - وثائق المحطة:

تصف المنشآت والمعدات المادية لمحطة تتقية مياه الشرب. وتشمل:

- معايير تصميم المحطة.
- المواصفات الفنية للمشروع.
- الرسومات التنفيذية النهائية للأعمال (As Built Drawings).
- الرسومات الهيدروليكية التي توضح مستويات أسطح المياه في كل مرحلة بالمحطة.
  - رسومات ومواصفات تصنيع المعدات.
  - أدلة التشغيل والإصلاح المعدة بمعرفة المصنِّعين لجميع المعدات.
- سجلات المعدات شاملة اسم المصنِّع، ورقم الطراز، والسعة المقننة، وتاريخ الشراء.
  - سجلات الصيانة لكل مُعِدَّة.
  - "سجلات تكاليف الشراء والإصلاح لجميع المعدات الرئيسية.



#### سجلات وتقارير التشغيل

#### ٢ - سجلات الأداء:

- ١- سجلات التشغيل اليومي
  - ٢- سجلات جودة المياه
- ٣- سجلات أعطال المعدات
  - ٤- سجلات الحوادث
- ٥- سجلات شكاوي العملاء
- ٦- سجلات جرد المواد الكيميائية (شاملة الكميات المخزونة، ومستويات التخزين الأمنة، وسجلات المشتريات)
  - ٧- الرسومات البيانية المرسومة بواسطة أجهزة التسجيل
    - ٨- معلومات عن الزيارات التي تمت للمحطة
    - ٩- أجندة التشغيل يومية أو نوتة ملاحظات العامل



#### الاتصالات الشفهية

- لكى تعمل بفعالية، فإنك سوف تحتاج إلى الاتصال الشفهى مع عمال التشغيل، والمشرفين، وغيرهم من العاملين بالمحطة.
- معظم المؤسسات لديها تسلسل قيادى تصف الأفراد الذين يجب عليك الاتصال بهم كما أنها تحدد مستويات وخطوط السلطة.
- عليك أن تدرك أن الاتصالات تسير دائماً في اتجاهين، بصرف النظر عن حجم المؤسسة.
- ويعتمد التشغيل الناجح لمحطة تتقية مياه شرب بدرجة كبيرة على الاتصالات الشفهية الجيدة.
  - تشغيل المحطة ليس عمل فرد واحد وانما عمل جماعي.

۲٧



#### حالات وإجراءات الطوارئ

#### حالات الطوارئ

- ١. فشل عمليات التتقية
- ٢. قصور أو تعطل معدات التشغيل
  - ٣. انقطاع التيار الكهربائي
    - ٤. الحرائق
- السيول، والزلازل، أو الكوارث الطبيعية الأخرى



١ - فشل عمليات التنقية

#### أولاً: التغير في جودة المياه الخام

- زيادة تركيز المواد الصلبة العالقة في مياه المصدر (عكارة عالية)
- تلوث إمدادات مياه المصدر فجأة بمياه الصرف الصحى أو بالكيماويات المنسكبة.
  - يجب الحصول على عينات الختبار الكأس (Jar testing) بأسرع ما يمكن.
- الزيادة المفاجئة في الكلور الممتص أو النقص المفاجئ في كمية الكلور المتبقى هو إنذار مبكر لتلوث مياه المصدر بمياه الصرف الصحى ويجب في هذه الحالة ضبط جرعة الكلور فوراً وإجراء اختبارات بكتريولوجية إضافية لتحديد حجم المشكلة.
  - في حالات عدم قدرة عملية التنقية على الوفاء بالمواصفات القياسية المحددة بالتشغيل إبلاغ الرؤساء والمشرفين.



#### حالات وإجراءات الطوارئ

#### ١ - فشل عمليات التنقية

#### ثانياً: خطأ القائم بالتشغيل

- إذا اكتشفت أن الجرعة الكيماوية عالية جداً أو منخفضة جداً، فقم فوراً بعمل التعديل المناسب. حاول أن تراقب الجرعات بصورة أكثر تكراراً.
- إذا اكتشفت أن كمية الكلور المتبقى فى بئر المياه الرائقة منخفضة، فقم على الفور بزيادة جرعة الكلور للمياه الخارجة من المحطة.
- إذا كانت درجة العكارة عالية في بئر المياه الرائقة، حاول إضافة كلور لهذه البئر.
- راجع سجلاتك وكفاءة تشغيل نظام الكلورة لديك. حدَّد سبب عدم وجود كلور متبقى في بئر المياه الرائقة وقم بتصحيح الوضع.
- بعد حدوث الخطأ، حاول وضع خطوات وإجراءات تمنع حدوثه مرة أخرى.



#### ٢ - قصور أو تعطل معدات التشغيل

#### أ- مصافى المأخذ:

إذا انسدت أو انكسرت مصافى المأخذ، قم بإيقاف المحطة وتنظيف أو إصلاح المصافى. باستخدام المصافى الاحتياطية أو البديلة.

#### ب- حوض إزالة الرمال:

عند تعطّل جهاز التجميع الميكانيكي وكان من الضروري نزح المياه من المنشآت للإصلاحات الطارئة، حاول أن تملأ كل منشآت تخزين المياه في بداية الفترة المسائية. قم بتفريغ الحوض وعمل الإصلاح اللازم ليلاً عندما يكون الطلب قليلاً على المياه النقية.

٣



#### حالات وإجراءات الطوارئ

#### ٢ - قصور أو تعطل معدات التشغيل

#### جـ- معدات الكلور المبدئى:

١ - أوقف المعدات وأصلحها في الحال. حاول أن تمنع المياه غير المكلورة من المرور في محطنك لئلا يتم الاعتماد بالكامل على الكلورة النهائية.

٢-إذا كانت معدات الكلورة النهائية كافية، فقد ترغب في الاعتماد الدقيق على الكلورة النهائية. في ظل هذه الظروف، قم بزيادة مراقبة الكلور المتبقى.

# د- معدات التغذية بالشبّة أو البوليمرات:

أوقف طلمبات المياه الداخلة. أصلح معدات التغذية بالكيماويات. لا تسمح للمياه بتجاوز نقطة التغذية بالكيماويات دون إضافة الشبّة أو البوليمرات إليها، وإلا ستنفذ العكارة من المرشحات وتتخطى المعابير الأولية لمياه الشرب.



#### ٢ - قصور أو تعطل معدات التشغيل

هـ- الخلط السريع أو الفجائى:

ضع في اعتبارك نقل نقطة إضافة الكيماويات إلى مكان يمكن أن تساعد فيه المياه المضطربة على تحقيق الخلط الهيدروليكي.

و- معدات التنديف:

أ- إذا كانت تحت الماء، انتظر إلى موعد نزح المياه المخطط ثم قم بالإصلاح.

ب- إذا كانت ميكانيكية، أصلحها بأسرع ما يمكن.

ز- حوض الترس . ذراع جمع الحمأة الميكانيكي متعطل و لا يمكن إصلاحه أو ضبطه . قم بتفريغ الحوض وإصلاح الذراع ليلا عندما يكون الطلب منخفضاً.

تعطل المحبس أو نظام الغسيل العكسى. أخرج الجزء المتعطل من الخدمة وأصلحه.

ط- معدات الكلورة النهائية:

أ- قم بزيادة جرعات الكلور المبدئية، إن كان ممكناً.

ب- إذا كنت تعتمد فقط على الكلورة النهائية، أوقف المحطة وقم بالإصلاح فوراً. أخطِر الرؤساء والمشرُفين والسلطات المختصة.



#### حالات وإجراءات الطوارئ

#### ٣- انقطاع التيار الكهربائي

- أ- أخطر شركة الكهرباء بانقطاع التيار.
- ب- إذا كان سبب انقطاع التيار ناشئا عن محطة التنقية، قم بإخطار قسم الصيانة .
- ج- أعد تشغيل المعدات التي توقفت أثناء فترة انقطاع التيار (تشغيل متسلسل لمعدات المحطة بحيث يتم إعادة تشغيل المعدات واحدة بواحدة لتجنب زيادة الحمل).
  - د- افحص معدات الكلورة وأجهزة السلامة للتأكد من أنها تعمل بصورة جيدة.
  - هـ- افحص مجموعات التوليد (محرك مولد) للتأكد من أنها تعمل بصورة جيدة.
    - و أخطِر الرؤساء والمشرفين بالموقف.
  - ز افحص جميع معدات التشغيل بالنظر وراجع أداء كل وحدة من وحدات التنقية. في حالات انقطاع التيار لفترات طويلة، قد يكون من الضروري تقليل إنتاج المحطة من المياه النقية



#### عند عودة التيار الكهربائي اتخذ الخطوات الآتية:

- ١- أعد تشغيل معدات المحطة التي توقفت خلال تحويل مصدر الطاقة أو كانت خارج الخدمة أثناء فترة انقطاع التيار (أعد تشغيل مُعِدَّة و لحدة في كل مرة).
  - ٢- اغسل المرشحات غير النظيفة بالغسيل العكسى وأعدها إلى الخدمة.
    - ٣- قم بزيادة معدل التدفق بالمحطة للدرجة المطلوبة.
- ٤- افحص بالنظر جميع معدات التشغيل وراجع أداء كل وحدة من وحدات التنقية.
  - ٥- تحقق من صحة التشغيل وجودة المياه.
  - آخطر الرؤساء والمشرفين بالموقف.

٣٥



#### حالات وإجراءات الطوارئ

#### ٤ - الحرائق

- قم فوراً بإبلاغ وحدة الإطفاء المحلية (المطافى).
- حُدِّد مصدر الحريق وشدته. وحسب نوع الحريق (في المباني، في المواد الكيميائية، في الدوائر الكهربائية).
  - استخدم معدات الإطفاء المناسبة الموجودة بالمحطة لإخماد الحريق.
  - لا تحاول أن تكون بطلاً. إذا كان الحريق متشعباً، انتظر حتى وصول سيارات الإطفاء.
    - بعد استدعاء المطافى، أخطر قيادات المحطة فوراً بحالة الطوارئ الموجودة بالمحطة.
    - تدرب على استعمال أجهزة ومعدات الإطفاء الموجودة بالمحطة.
      - تعلم خطوات التعامل مع حرائق الكيماويات والكهرباء.



#### ٥ - الكوارث الطبيعية

بعد حدوث أحد السيول الغزيرة، أو الزلازل، أو أى كارثة طبيعة أخرى، قم باتخاذ الإجراءات الآتية:

- ١- افحص طرق الوصول لكل المنشآت.
- ٢- اختبر حالة ووظيفة كل معدات التشغيل.
- ٣- افحص المباني والمنشآت وخزانات الكيماويات للتأكد من عدم وجود تلف في المبنى أو أي أضرار أخرى.
- ٤- راجع شبكة مواسير المحطة للتأكد من عدم وجود تسربات أو عيوب أخرى.
  - ٥- أعد تقريرا مبدئيا عن التلفيات.
  - ٦- أبلغ الرؤساء والمسئولين بالمحطة عن حالة المحطة بعد الزلزال.

۳۱



#### حالات وإجراءات الطوارئ

#### ٦ - الاتصالات

- يجب إعداد إجراءات للاستجابة للطوارئ لكل محطة حتى يمكن إخطار الأشخاص المناسبين وحل المشكلة.
- إعداد قائمة بأسماء وأرقام تليفونات الأشخاص الواجب إبلاغهم في ظروف معننة.
- يجب إعداد إرشادات لمساعدة القائم بالتشغيل في تحديد متى يقوم بتنفيذ هذه الإجراءات.
  - توفير طرق اتصال بديلة لأن الخدمة التليفونية قد تتقطع أثناء الطوارئ.
- تأكد من مراجعة إجراءات الاستجابة للطوارئ على الأقل مرة كل سنة وتحقق من دقة وصحة جميع الأسماء وأرقام التليفونات بالقائمة.



#### التعامل مع الشكاوى عن جودة المياه

#### إرشادات للتعامل مع الشكاوى:

- ١ كن ودودا ولطفيا مع المستهلك في جميع الأوقات
- ٢- أكَّد للمستهلك أنك مُسرورٌ لأنه تحمل مشقة الاتصال للإبلاغ عن مشكلته.
  - ٣- اطلب من المستهلك أن يصف المشكلة.
  - ٤ أنصيت باهتمام وهدوء لشرح المستهلك.
- ٥-راجع شرح المشكلة مع المستهلك واسأل الأسئلة اللازمة لتتأكد من فهم المشكلة.
  - ٦ لا تتناقش مع المستهلك.
  - ٧- ابذل أقصى جهد لتعطى المستهلك إجابة فورية وواضحة ودقيقة.
- ٨- إذا كان من الضرورى الاتصال بالمستهلك في مكان عمله أو إقامته، أكد له أنه سيتم تحديد موعد لذلك في أسرع وقت.
  - ٩ ابذل ما في وسعك لتؤكد المستهلك أن المشكلة قد حلت أو في طريقها إلى الحل.
    - ١٠ -إذا لم يمكنك إرضاء المستهلك، اعرض إحالته إلى شخص آخر فى الإدارة.
       "تذكر، أن شكاوى المستهلكين هى التى تُنبَّهك عادة إلى المشاكل التى تنشأ "

۳.



#### شكاوى المستهلكين، وخطوات الفحص، والأسباب المحتملة للمشاكل وجود فقاعات هوائية في المياه أو المياه البيضاء

الأسباب المحتملة للشكوى		فحص الشكوى	
شبكة التوزيع:	- 1	المعلومات المطلوبة:	- 1
إغلاق المواسير الرئيسية	-	ما هو موقع مبنى المستهلك؟	-
ضغط منخفض في المواسير الرئيسية	-	حدد منطقةً الضغط لمبنى المستهلك.	-
تسرب من صناديق حشو (جلاندات) الطلمبات	-	هل المبنى جديد، أو به مواسير جديدة مجلفنة تم تركيبها مؤخرا؟	-
تغيرات في درجة حرارة الماء	-	متى لوحظت فقاعات الهواء أو اللونِ الأبيض في المياه أول مرة؟	-
وصلات متقاطعة	-	هل تم قطع المياه عنِ المبنى مؤِخرا؟	-
أسباب متنوعة.	-	هل فقاعات الهواء أو اللون الأبيض موجودة في المياه الساخنة والمياه	-
شبكة المواسير داخل المنزل:	- ۲	الباردة؟	
سخونة زائدة في مواسير المياه الساخنة	-	القحص الميداني:	- ۲
سخونة مواسير المياه الباردة	-	افحص المياه بمبنى المستهلك	-
زنك من المواسير المجلفنة	-	اطرد الهواء من المياه عن طريق:	-
وصلات متقاطعة	-	دفع المياه في مواسير المنزل، إن لزم.	-1
أسباب متنوعة.	-	دفع المياه في الصنابير (الحنفيات) أو صمامات تصفية (طبات تفريخ)	ب-
		المواسير، إن لزم.	
		خذ عينة إلى المعمل، إن لزم.	-
		أبلغ نتائج الاختبارات المعملية للمستهلك	-



### شكاوى المستهلكين، وخطوات الفحص، والأسباب المحتملة للمشاكل مياه عكرة، أو ملونة، أو محتوية على جسيمات غريبة

الأسباب المحتملة للشكوى		فحص الشكوى	
شبكة التوزيع:	- 1	المعلومات المطلوبة:	-1
مشاكل في محطة تتقية المياه	-	ما هو موقع مبنى المستهلك؟	-
كسور في المواسير الرئيسية	-	حدد منطقة الضغط لمبنى المستهلك.	-
نهايات مسدودة	-	متى تم اكتشاف المياه العكرة أول مرة؟	-
وصلات متقاطعة	-	ما شكل المياه؟	-
وجود مواسير رئيسية، وخزانات، ومستودعات مياه جديدة، أو	-	هل المياه لها لون؟	-
معاد طلاؤها أو دهانها.		هل كلا المياه الباردة والساخنة عكرين؟	-
الحرائق	-	هل المياه عكرة في جميع الصنابير (الحنفيات)؟	-
غسل حنفيات الحريق	-	الفحص الميداني:	<b>- Y</b>
عيب في خط مواسير المستهلك	-	افحص المياه بمبنى المستهلك	-
تغييرات في مناطق الضغط	-	فرٌ غ المياه العكرة عن طريق:	-
طلاء المواسير والرمل.	-	دفع المياه في الصنابير (الحنفيات) أو صمامات تصفية	-ĺ
شبكة المواسير داخل المنزل:	<b>- Y</b>	(طُبات تفريغ) المواسير، إن لزم.	
أنظمة المياه الساخنة	-	دفع المياه في مواسير المنزل، إن لزم.	ب-
وصلات متقاطعة	-	خذ عينة إلى المعمل، إن لزم.	-
مواسير المنزل	-	أبلغ نتائج الاختبار ات المعملية للمستهلك.	-
إصلاحات المواسير (أعمال السباكة).	-		



# شكاوى المستهلكين، وخطوات الفحص، والأسباب المحتملة للمشاكل

#### مياه عسرة، رواسب (قشور)، بقع في الأواني الزجاجية

الأسباب المحتملة للشكوى		فحص الشكوى	
	١ - شبكة التوزيع:	المعلومات المطلوبة:	- 1
	- تغير مصدر المياه	ما هو موقع مبنى المستهاك؟	-
	<ul> <li>وصلات متاقطعة</li> </ul>	حدِّد مصدر إمداد المستهلك بالمياه	-
	<ul> <li>أسباب أخرى.</li> </ul>	متى تم اكتشاف المياه العسرة أو الشوائب في المياه	-
اخل المنزل:	٢ - شبكة المواسير د	أول مرة؟	
	<ul> <li>وصلات متقاطعة</li> </ul>	ما هي وسائل القياس التـيي اسـتخدمت لمعرفــة أن	-
	<ul> <li>أسباب أخرى.</li> </ul>	المياه أصبحت أكثر عسراً من المعتاد؟	
نهك العامة:	٣ - اهتمامات المسن	٢ - الفحص الميداني	
ت، والأواني الزجاجية، ورواسب السخانات	<ul> <li>بقع على الزجاجا</li> </ul>	افحص المياه بمبنى المستهلك. خذ عينات إلى	-
	(الُغلايات)	المعمل، إن لزم.	
سرة، مثل المكاوى بالبخار، والبطاريات.	<ul> <li>استخدام المياه اليم</li> </ul>	أبلغ المستهلك بنتائج الاختبارات المعملية	-
ابون على الأحواض، غسالات الملابس.	<ul> <li>أماكن وضع الصد</li> </ul>		
نابل عسر الماء.	<ul> <li>أنواع الصابون مة</li> </ul>		
الماء.	<ul> <li>تحدید درجة عسر</li> </ul>		
الماء يَسِراً).	<ul> <li>تليين المياه (جعل</li> </ul>		



# شكاوى المستهلكين، وخطوات الفحص، والأسباب المحتملة للمشاكل المرض أو تهيج الجلد

الأسباب المحتملة للشكوى		فحص الشكوى	
شبكة التوزيع:	- 1	المعلومات المطلوبة:	- 1
تغير مصدر المياه	-	ما هو موقع مبنى المستهاك؟	-
وصلات متاقطعة	-	حدِّد مصدر المداد المستهلك بالمياه؟	-
أسباب أخرى	-	متى حدث المرض أو لاً؟	-
شبكة المواسير داخل المنزل:	<b>- Y</b>	لماذا يُعنقد أن المرض بسبب الماء؟	-
وصلات متقاطعة	-	هل تأثر كل أفراد العائلة بالمرض؟	-
أسباب أخرى.	-	هل كان الأفراد المتأثرون خارج المدينة مؤخراً؟	-
اهتمامات المستهلك العامة:	- ٣	هل تمت استشارة الطبيب؟	-
حواس المستهلك المتأثرة بالمرض، أو الأدوية، أو	-	الفحص الميداني:	<b>- Y</b>
النظام الغذائي.		افحص طعم، ورائحة، ولون، وعكارة المياه في مبني	-
		المستهلك؟	
		تحقق من وجود وصلات متقاطعة؟	-
		خذ عينة إلى المعمل للاختبار البكتريولوجي وجزء من	-
		الاختبار الكيميائي.	
		أبلغ المستهلك بنتائج الاختبارات المعملية.	-



# شكاوى المستهلكين، وخطوات الفحص، والأسباب المحتملة للمشاكل الطعم والرائحية

باب المحتملة للشكوى	الأسب	ص الشكوى	فحد
شبكة التوزيع:	- 1	<ul> <li>المعلومات المطلوبة:</li> </ul>	- 1
المياه الخام	-	ما هو موقع مبنى المستهلك؟	-
محطة تنقية المياه	-	حدِّد مصدر إمداد المستهلك بالمياه؟	-
تعقيم المواسير الجديدة، أو الخزانات (الصهاريج)، نهايات مسدودة	-	متى تم اكتشاف الطعم و الرائحة أول مرة؟ هل الطعم و الرائحة موجودان في كلا المياه الباردة	-
وصلات متقاطعة	-	والساخنة؟	
میاه من مصدر مختلف	-	هل لدى المستهلك خرطوم ضغط (ذو فوهة تشبه فوهة	-
شبكة المواسير داخل المنزل:	- ۲	المسدس؟	·
خز انات المياه الساحنة و صلات متقاطعة	_	- الفحص الميداني: افحص المياه بمبنى المستهلك	- 1
مواسير قديمة	-	اقترح قيام المستهلك بغسل مواسير المنزل (دفع المياه	-
خطوط المياه المكشوفة (المعرضة للخطر)	-	داخلها).	
المُركبات (المواد) التي أضافها المستهلك للحماية من التأكل أو لحماية الغلايات.	-	اغسل حنفيات الحريق، وصمامات التصفية (طبات	-
تحميه العديث. روائح بالوعة المطبخ	_	التقريغ)، إن لزم خذ عينة إلى المعمل، إن لزم	_
اهتمامات المستهك العامة:	- ٣	أبلغ المستهلك بنتائج الأختبارات المعملية.	-
حواس المستهلك المتأثرة بالطعم والرائحة.	-		



# شكاوى المستهلكين، وخطوات الفحص، والأسباب المحتملة للمشاكل

#### الديدان أو الحشرات

وى الأسباب المحتملة للشكوى	فحص الشك
١ - شبكة التوزيع:	<ul> <li>١ - المعلومات المطلوبة:</li> </ul>
؟ - مستودعات (صهاريج) التوزيع	- ما هو موقع مبنى المستهلك:
بالمياه؟ - وصلات متقاطعة	- حدِّد مصدر إمداد المستهلك
ل مرة؟ - نهايات مسدودة	- أين وُجدَت الكائنات الحية أو
- كسور رئيسية، حرائق	<ul> <li>كيف تصف هذه الكائنات؟</li> </ul>
- محطات تتقية مياه الشرب	
- أسباب متنوعة.	٢ - الفحص الميداني:
	<ul> <li>افحص المياه وعينة من الكا</li> </ul>
٢ - شبكة المواسير داخل المنزل:	بمبنى المستهلك؟
	<ul> <li>اغسل مو اسير المنزل، إن لز</li> </ul>
	- اغسل حنَّفياتُ الحرَّيق أو ص
(البانيو هات)، و الأوعية، و أحواض الغسيل.	لزم.
	- أبلغ نتائج التحليل المعملي لا



### مشاكل أحواض تربية الأسماك

فعص الشكوى	الأسباب المحتملة للشكوى
<ul><li>١ - المعلومات المطلوبة:</li></ul>	١ - شبكة التوزيع:
- ما هو موقع مبنى المستهلك؟ - متى بدأت الأسساك فى الموت؟ - متى أضيف الماء إلى الحوض آخر مرة؟ - هل أضيفت أسماك جديدة؟ - هل تمت إضافة أطعمة أو نباتات جديدة؟	- الرقم الهيدروجينى (pH) للماء - الكلور المتبقى - محتوى النحاس - الوصلات المتقاطعة. ٢ - شبكة المواسير داخل المنزل:
<ul> <li>هل تم رش أى مو اد بالقرب من الحوض؟</li> <li>هل الحوض جديد، أو هل استخدمت فيه مواد جديدة؟</li> <li>٢- القحص الميداني:</li> </ul>	- الرقم الهيدروجينى (pH) للماء - الكلور المتنفى - محتوى النحاس - اله صلات المتقاطعة.
- الحص المياه بمبنى المستهلك - خذ عينة إلى المعمل، إن لزم - أبلغ المستهلك بنتائج الاختبار ات المعملية.	<ul> <li>" (هتمامت المستهاك العامة:</li> <li>التغير في درجة الحرارة</li> <li>الأكميين الذاتب</li> <li>موادرش النباتات و الحشرات</li> </ul>
	- مواد سامة مستخدمة في إنشاء الحوض - حمل زائد على الحوض - تغذية زائدة أو ناقصة للأسماك - أمراض الأسماك - الكيماويات المستخدمة لمنع الأمراض



# اليوم السابع

تدریب عملی بإحدی محطات میاه الشرب علی عملیات الترویب والترویق والترشیح و غسیل المرشحات

الفصل العاشر

الآبار

# اليوم الثامن التاسعة عشر والعشرون

# ملخص الجلسة

#### الموضوع:

• الآبار

#### الأهداف:

بانتهاء التدريب على هذا الفصل ينبغي أن يكون المتدرب قادرًا على أن:

- يذكر الأنواع المختلفة للآبار ويشرح الفرق بينها.
- يصف ويعدد العوامل المؤثرة على إنشاء الآبار.
- يذكر بالتفصيل المكونات الرئيسية لطلمبة تشغيل الآبار.
- يشرح الملامح الخارجية للبئر ويصف بالتفصيل المنافذ والفتحات الموصلة لداخل البئر ووظائفها.
- يشرح نظامين مختلفين يستخدما لتشغيل الآبار والعمليات المصاحبة لأنظمة التشغيل مثل التطهير والتعقيم والصيانة والاختبارات.
  - یشرح المصطلحات المستخدمة في مجال التشغیل السلیم للآبار.
    - يذكر مشاكل آبار المياه وكيفية التعامل معها والتغلب عليها.
    - يذكر إحدى الطرق التي تم تطبيقها لإزالة الحديد والمنجنيز.

#### مدة التدريب:

• ٤ ساعات ونصف

#### مساعدات التدريب:

- جهاز عرض الشرائح وملحقاته.
- السبورة البيضاء أو السبورة الورقية وملحقاتها.

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

# مواد التدريب:

- الشرائح من رقم ۱۰ -۱ إلى رقم ۱۰ -7٥.
  - دليل المتدرب الفصل العاشر

# الجدول الزمنى للتدريب

الزمن		واد التدريب	A		
المقدر	٠٠	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقيقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
١.			۲	استعرض أهداف هذا الفصل والغرض من	أهداف الأداء
				الندريب	
١.			٣	اشرح للمتدربين الغرض من إنشاء الآبار،	مقدمة
				وكيفية الاستفادة من المياه الجوفية.	
٣.			٤ إلى	اشرح أنواع الآبار والفرق بين هذه الأنــواع	أنواع الآبار
			١.	واعرض لهم الأشكال التي توضح شكل كــل	
				بئر منها.	
٣.			11	يذكر المدرب التعاريف الأساسية المستخدمة	الدراسة الهيدرولوجية للآبار
			إلى	في مجال الآبار ويشرح كل منها لبيان معناها	
			١٨	ومدلولاتها ويعرض القطاع والمنحنى الدال	
				على ذلك	
١.			۱۹	يشرح المدرب التأثير الناتج عن تجاور الآبار	تداخل الآبار
			۲.	وكيف يؤثران على بعضهما	
١.			71,75	اذكر للمتدربين العوامل التي تؤثر على إنشاء	العوامل المؤثرة على إنشاء
				أي بئر ثم اعرض عليهم تركيب البئر ليسهل	الآبار
				عليهم تصور الأجزاء الموجودة تحت	
				الأرض.	
۲.			, 40	بعد عرض الشريحة رقم ٢٣ التي تبين قطاع	طلمبة تشغيل الآبار
			49	في أحد الآبار، اشرح للمتدربين أن الطلمبة	
				التي تقوم برفع المياه هي طلمبة خاصة	
				بالأعماق وتتكون من عدة مراحل واذكر لهم	
				أجزاء هذه الطلمبة ومكوناتها ثـم اعـرض	
				عليهم شريحة رقم ١٥ التي تبين تفاصيل هذه	

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

الزمن		واد التدريب	<u> </u>		
المقدر	• f	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقيقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
				الطلمبة.	
۲.			۳۱،۳۰	صف للمتدربين الشكل الخارجي للبئر واذكر	الملامح الخارجية للبئر
				الفتحات والصمامات التي نتواجد في كل بئر	
				ووظيفة هذه الفتحات والصـــمامات وأمــــاكن	
				تواجدها ثم اعرض الشريحة رقم ١٧ التي	
				توضح التركيبات التي تتواجد في أي بئر.	
٣.			، ۳۲	– اشرح للمتدربين الطرق المختلفة لتوصيل	تشغيل الآبار
			٣٣	الأبار مع بعضها وكيف يمكن الاستفادة	
				من المجموعات المتجاورة من الآبار.	
			٣٤	- اذكر الاحتياطات والفحوصات التي يجب	
				إجراؤها عند تشغيل الأبار.	
			۳٦،۳٥	- اشرح فائدة مصافى الآبار ومادة صنعها	
				واعرض بعض الأشكال المختلفة لهذه	
				المصافى	
			٣٧	– اشرح لماذا يجب تطهير الآبار وتكرارية	
				عمل ذلك وكيف يتم ذلك.	
			٣٨	– اشرح متى يتم تعقيم البئر ولماذا وكيــف	
				يتم ذلك.	
			٣٩	- بين لماذا يجب إجراء أعمال الصيانة	
				للأبار وما هي الإجراءات التي تتبع عادة	
				في ذلك والمواد والمحاليل المستخدمة.	
10			٤٠	اشرح للمتدربين أهمية حساب تصرف البئر	حساب تصرف البئر
				ولماذا يجب ذلك والطريقة التي تتبع عند	
				حساب تصرف البئر.	c M. den best dash
10			٤١	وضح أنه هناك شروط يجب مراعاتها عند	اختبارات استيفاء البئر
			إلى ٥٤		للشروط الصحية
				موقع البئر أو الطريقة التي سيتم بها سحب	
				المياه وتخزينها كذلك وضح أنه من	
				الضروري فحص مياه البئر للتأكد من	
				صلاحيتها وخلوها من البكتريا الضارة.	

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

الزمن		واد التدريب	A		
المقدر	أخرى	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقيقة)	احری	حالة رقم	رقم		
۲.			٤٦	يذكر المدرب المشاكل التي من الممكن أن	مشاكل آبار المياه
			إلى	تحدث للآبار ثم يتناول هذه المشاكل بالتفصيل	
			٥٢	اشرح المقصود بهذه المشاكل وكيف يمكن	
				التغلب عليها	
١.			٥٣	يشرح المدرب العوامل التي تؤثر على كفاءة	العوامل التي تؤثر على
			إلى	الآبار مثل الموقع وطبيعة الأرضإلخ ثـــم	كفاءة الآبار
			00	يشرح أسباب تآكل المواسير وطرق التحكم	
				وتقليل هذا التآكل.	
٣.			०٦	– وضح المتاعب والمشاكل التي تنتج مــن	إزالة أملاح الحديد
				وجود أملاح الحديد والمنجنيز في الماء.	و المنجنيز
			٥٧ إلى	- اشرح طريقة برمان لإزالة الحديد	
			٦٣	والمنجنيز واعرض المراحل المختلفة	
				لهذه الطريقة (الحقن – الراحة –	
				السحب).	
١.			۲٥،٦٤	بين أن عمليات المعالجة للمياه الجوفية ليست	تطهير المياه بواسطة
				فقط هي إزالة الأملاح ولكن أيضا يجب	الكلور
				القضاء على أي بكتريا يتم اكتشافها في المياه	
				ويستخدم الكلور لهذا الغرض واشرح ظروف	
				وكيفية عمل ذلك ثم اعرض صــورة جهــاز	
				وأسطوانة حقن الكلور.	





# الآبسار

#### أهداف الأداء (التعلم):

بانتهاء التدريب على هذا الفصل يكون المتدرب قادرا على أن:

- يذكر الأنواع المختلفة للأبار ويشرح الفرق بينها.
- يصف ويعدد العوامل المؤثرة على إنشاء الأبار.
- يذكر بالتفصيل المكونات الرئيسية لطلمبة تشغيل الآبار.
- يشرح الملامح الخارجية للبئر ويصف بالتفصيل المنافذ والفتحات الموصلة لداخل البئر ووظائفها.
  - يشرح نظامين يستخدما لتشغيل الأبار والعمليات المصاحبة لأنظمة التشغيل.
    - یشر المصطلحات المستخدمة فی مجال التشغیل السلیم للآبار.
      - يذكر مشاكل آبار المياه وكيفية التعامل معها والتغلب عليها.
      - , يذكر إحدى الطرق التي تم تطبيقها لإزالة الحديد والمنجنيز.



#### الآبار

• تتشأ الآبار بغرض تكوين حوض مياه (مصدر) حتى يتسنى إخراج المياه الجوفية الناتجة من تسرب مياه الأمطار والأنهار والمجاري المائية إلى باطن الأرض. وتعتبر هذه المياه من أنقى أنواع المياه العذبة بعد مياه الأمطار ولا تحتاج إلى معالجة إلا في حالات التلوث أو احتوائها على بعض الشوائب والأملاح المعدنية غير المرغوب فيها.

,



# أنواع الآبسار

تتقسم الآبار إلى:

- آبار سطحية
- آبار عميقة
- آبار ارتوازية

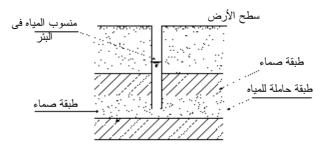




# الآبار العميقة

وهى التى تستمد مياهها من طبقة حاملة للمياه على أعماق بعيدة ومحصورة بين طبقتين غير منفذتين (صماعتين)، وعادة ما تكون غنية بالمياه.

وتتميز الآبار العميقة بعدم تلوث مياهها من الناحية البكترولوجية (الأمر الذي يحدث في الآبار السطحية)، وكذلك يتميز بعضها باندفاع الماء ذاتياً لأعلى دون الحاجة لاستخدام الطلمبات.





# الآبار الارتوازية

وهى الآبار التى تتغذى من طبقة مسامية تكون المياه الجوفية فيها تحت ضغط أعلى من الضغط الجوى، فيرتفع سطح الماء فى البئر إلى مستو أعلى من مستواه فى الطبقات المحيطة بالبئر، وهذا النوع من الآبار ينقسم إلى:

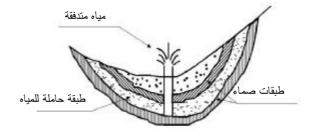
- ١. آبار ارتوازية متدفقة
- ٢. آبار ارتوازية غير متدفقة
  - ٣. آبار متعددة الطبقات

٧



# ١ - آبار ارتوازية متدفقة:

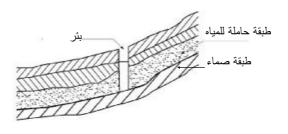
وهى الآبار التى تكون المياه فيها معرضة لضغط كاف يسبب ارتفاع الماء إلى فوهة البئر عند مستوى سطح الأرض أو أعلى – الأمر الذى يغنى عن استعمال طلمبات لسحب المياه من البئر





#### ٢ - آبار ارتوازية غير متدفقة

وهى الآبار التى لا تتعرض المياه الجوفية فيها لضغط كاف لرفع الماء إلى سطح الأرض، بل يسبب الضغط ارتفاع المياه إلى منسوب أقل من منسوب سطح الأرض، الأمر الذي يستلزم معه استخدام الطلمبات لاستخراج المياه من البئر.

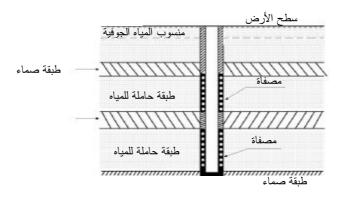


٩



# آبار متعددة الطبقات

وهى الآبار التى تخترق عدة طبقات حاملة للمياه؛ مما يؤدى إلى زيادة تصرف البئر، وتحسين خواص المياه بسبب اختلاف نوعيات المياه في الطبقات الحاملة.



١.



## الدراسة الهيدرولوجية للآبار التعاريف الأساسية

#### المنسوب الاستاتيكي للمياه (Static Water Level, SWL)

• وهو المستوى الذي يثبت عنده سطح المياه في البئر أو في الخزان المائي عند عدم سحب أي مياه من البئر سواء بالضخ بالطلمبات أو بالتدفق الحر. وعادة يعبر عنه بأنه المسافة بين سطح الأرض أو من عند نقطة قياس ثابتة قرب سطح الأرض إلى سطح المياه الموجودة في البئر.

١,



# الهبوط (Drawdown)

الهبوط أو الانخفاض هو الفرق بالمتر بين الجدول المائي وبين منسوب ضخ المياه ويمثل هذا الفرق الضاغط المانومتري للمياه (head) الذي يسبب تدفق المياه في الخزان الجوفي في اتجاه البئر بمعدل سحب المياه من البئر في الحالات المفتوحة (الغير محاطة أو محددة) ويمكن تمثيل هذه الضاغط بيانيا بالمنسوب الفعلي للمياه عند نقطة منحنى السحب (Drawdown).





# منسوب ضخ المياه (Pumping Water Level, PWL)

• وهو المنسوب الذي تثبت عنده المياه داخل البئر في حالة ضخ المياه من البئر.



### (Residual Drawdown) الهبوط المتبقى

• بعد توقف الضخ يرتفع مستوى المياه مرة ثانية حتى يقترب من المنسوب الاستاتيكي للمياه الذي كان عليه قبل بدء الضخ. وتعرف المسافة بين منسوب المياه الفعلي ومنسوب المياه الاستاتيكي الأولي أثناء عملية استعادة المنسوب باسم الانسحاب المتبقي، ويوضح الشكل رقم (٨-٧) منحنى الضخ لأحد الآبار ثم التوقف واسترجاع جزء من الهبوط الحادث في منسوب المياه الاستاتيكي بالبئر.

10



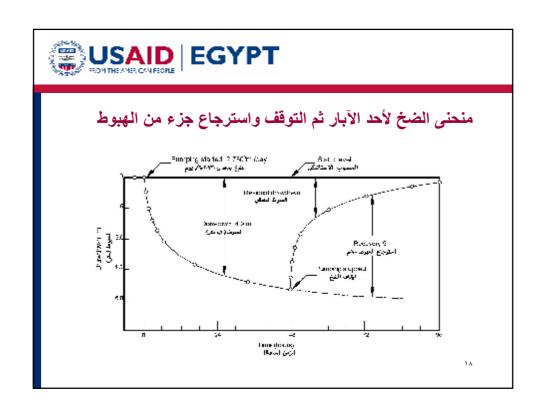
# إنتاجية البئر (Well Yield)

• وهو حجم المياه المنصرفة من البئر في الوحدة الزمنية وقد يكون هذا التصرف بالضخ أو بالتدفق الحر ويتم قياسها عادة مثل بوحدات م اساعة أو لتر النية.



#### السعة النوعية (Specific Capacity)

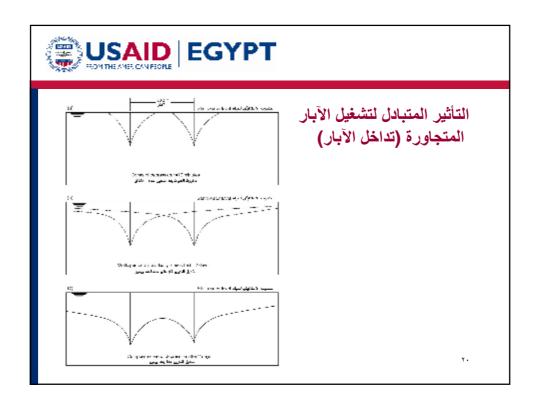
• السعة النوعية لأي بئر هي كمية الإنتاج لكل وحدة سحب ويعبر عنها عادة بالمتر مكعب في اليوم للمتر من الهبوط (م٢/ يوم/ م) بعد مرور فترة معينة من الزمن (عادة بعد ٢٤ ساعة). ويمكن الحصول على السعة النوعية للبئر بقسمة كمية المياه المنتجة على الهبوط الناتج بشرط قياسها في نفس الوقت، فعلى سبيل المثال إذا كان معدل الضخ ٥٤٥ م٢/ يوم وكان الهبوط الناتج متر فإن السعة النوعية لهذا البئر وقت حدوث الضخ تكون ٩٥٩ م٦/ يوم/م (٥٤٥/٩٠١) وتختلف السعة النوعية بشكل عام حسب مدة الضخ فعند زيادة زمن ومدة الضخ أو السحب تقل السعة النوعية وكذلك تنخفض السعة النوعية وكذلك تنخفض السعة النوعية عند زيادة معدل السحب من نفس البئر.





## التأثير المتبادل لتشغيل الآبار (تداخل الآبار)

• هو التأثير الذى يحدث نتيجة وجود وتشغيل بئرين متجاورين، ويتضح بالشكل التأثير الحادث على المنسوب الديناميكي للمياه عند تشغيل بئر واحد أو البئرين معًا، مما يجب أخذه في الاعتبار عند تحديد مواقع هذه الآبار لضمان تشغيلها الجيد وإعطاؤها الإنتاجية التصميمية المطلوبة منها.





#### إنشاء الآبار الارتوازية

- الآبار المدقوقة عبارة عن ماسورة من الحديد يتراوح قطرها من ٢-٣ بوصة
- وهى تتكون من عدة وصلات بطول مناسب حوالى ٢ متر، تتصل ببعضها بواسطة جلب مقلوظة. وتتنهى الماسورة الحديدية بماسورة مثقبة الجوانب تعمل كمصفاة، ولها طرف مدبب ليسهل اختراقها للتربة عند دقها. ويتم تزويد هذه الماسورة بثقوب يتراوح قطرها من ٥٠٠ إلى ٥/٥ بوصة، على أن تكون المساحة الكلية للثقوب حوالى ٢٠ % من المساحة السطحية للماسورة. وتسمح هذه الثقوب بتسريب الماء فقط إلى داخل الماسورة دون حبيبات التربة. ويتوقف طول مواسير المصافى (المواسير المثقبة) على التصرف المطلوب وكذلك على سرعة دخول الماء خلال الثقوب.
- ويؤخذ طول الماسورة المثقبة عادة بحيث لا يقل عن ثمانين ضعف قطر الماسورة (B قطرها).

۲١



#### العناصر الرئيسية التي يتكون منها البئر

- مأوى البئر: وهو عبارة عن غرفة تنشأ فوق فتحة البئر يوضع بها معدات البئر وتشمل اللوحة الكهربية لتشغيل الطلمبات وكذلك المحابس وأجهزة قياس الضغط وخلافه.
- ماسورة البئر العليا: عبارة عن ماسورة بقطر مناسب يتم تركيب طلمبة البئر بداخلها ويحدد طولها طبقا للعمق المتوقع لإنخفاض مياه البئر عند السحب.
- ماسورة البئر السفلية: تكون من الصلب بدون مشقبيات أو مصافى وقطرها أقل من الماسورة العليا ويوضع حولها زلط متدرج.
- منطقة المصافى: هى جزء من ماسورة البئر بنفس قطر الماسورة السفلية وبها ثقوب لسحب المياه من التربة المحيطة وقد يركب عليها شبك إضافى.
  - منطقة الحربة: وهى عبارة عن ماسورة مدببة على شكل حربة طولها لايقل عن ٣ أمتار ويتم ترسيب الرمال المتسربة مع المياه إلى البئرفي نهايتها.





# العوامل المؤثرة على إنشاء الآبار

- بُعد المياه الجوفية عن سطح الأرض وتتواجد المياه الجوفية الصالحة للشرب أعماق تتراوح من ١٠٠ إلى ١٢٠ متراً.
  - مكونات وخواص التربة من سطح الأرض وحتى أسفل الطبقات الحاملة للمياه.
    - معدلات سحب المياه المطلوبة.
    - مصادر التلوث المحتملة في المنطقة.
    - موقع البئر المقترح بالنسبة للآبار المجاورة له (التداخل بين الآبار).

۲:



# أنواع الطلمبات المستخدمة في الآبار

#### في حالة الآبار العميقة

- طلمبات الأعماق التربينية (متعددة المراحل) (Vertical Turbine Pumps).
  - الطلمبات الغاطسة (طاردة مركزية) (Submersible Pumps).

# في حالة الآبار الغير عميقة:

• طلمبات أفقية طاردة مركزية..

10



# طلمبة أعماق تربينية بأحد الآبار





# عنبر الطلمبات الأفقية (الطاردة المركزية)



۲٧



# المكونات الرئيسية لطلمبة تشغيل الآبار التربينية

وتتكون طلمبات الأعماق من النوع التربيني متعددة المراحل من:

- Suction Strainer مصفاة السحب
  - ماسورة السحب Suction Case
- ماسورة الطرد الرأسية Discharge Case
  - أغلفة (تجاويف) المراوح Bowls
    - عمود الطلمبة Pump Shaft
- عمود توصيل عمود الطلمبة بالمحرك Line shaft
- رأس (مقدمة) ماسورة الطرد الرئيسية للطلمبة (مخرج المياه البئر)
  Discharge head
- وتشتمل على صندوق الحشو ومحبس عدم الرجوع ومحبس الطرد علاوة على بعض أجهزة القياس للضغط والتصرف ... إلخ.





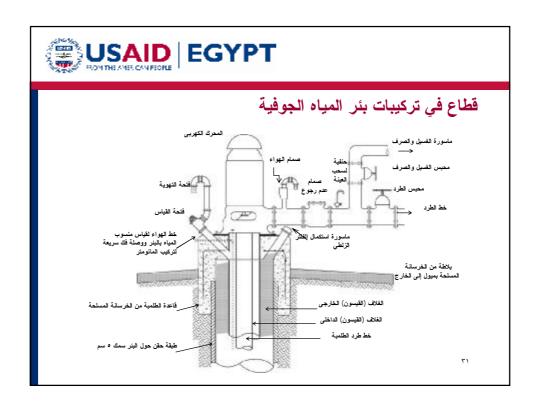
# الملامح الخارجية للبئر

توجد مجموعة من الفتحات أعلى سطح البئر وهذه الفتحات هي:

- فتحة التهوية Well casing vent
- ماسورة استكمال الفلتر الزلطى Gravel Filter Tube
  - فتحة القياس Sounding tube
  - قاعدة الطلمية Pump pedestal
- مانع تسرب قاعدة المحرك Pump motor base seal
  - حنفية العينات Sampling tap
- صمام تصريف الهواء وكسر التفريغ Air release-vacuum breaker
  - صمام الغسيل و التصفية Wash and drain valve

٣.

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) . . الآبار







#### تشغيل الآبار - النظام الثاني:

توصل مجموعة من الآبار على خط سحب رئيسي - لا يحتوي هذا النظام على طلمبات أعماق ولكن طلمبات طرد مركزي وتقوم الطلمبات بسحب المياه من البئر إلى خط السحب ومنه إلى خط طرد الطلمبات ثم إلى خط الطرد الرئيسي الذي يوصل المياه إلى المنطقة المراد تغذيتها

- بئر مزود بمحيس بئر مزود بمحيس عدم رجوع عدم رجوع عدم رجوع خط الطرد الرئيسي خط الطرد الرئيسي خط الطرد الرئيسي طلمبات طاردة مركزية (كهرباء وديزل)
- في هذه الحالة يمكن تشغيل
   بئر واحد فقط أو أكثر مع
   أكثر من طلمبة حسب
   تصرف البئر.
- ویزود البئر بمحبس عدم
   رجوع لمنع ارتداد المیاه إلى
   البئر عند توقف الطلمبات



# احتياطات التشغيل الأمن للآبار

- التأكد من سلامة حرم البئر.
- التأكد من عدم تسرب المياه من سطح الأرض إلى داخل البئر خلال الفتحات.
  - عدم تجاوز معدل السحب الآمن للمياه من البئر.
  - يتم القياس الدوري كل ٦ شهور لمنسوب المياه الاستاتيكي بالبئر ومنه يتم معرفة حدود تشغيل البئر والأداء المستقبلي له.
    - مراعاة عدم تشغيل آبار متقاربة أو متداخلة مع بعضها حتى لا تؤثر في منسوب الطبقة الحاملة للمياه.



### مصافى البئر

- يجب أن تتناسب المصافى مع طبيعة التربة من ناحية، ومع قطر وعمق البئر من ناحية أخرى، ومع العمر الافتراضي للبئر من ناحية ثالثة.
- تصنع من مواسير بلاستيك (uPVC) التي تتحمل ضغطاً يعادل ١٠ ضغط جوى، أو من الحديد المجلفن أو من الصلب الذي لا يصدأ (Stainless) steel ولا يقل سمك مواسير المصافى عن ٦ مم
- يتم تغطية (كسوة) مواسير المصافى، المصنوعة من الحديد المجلفن، بالسلك الشبكى من نوع الحصيرة والمصنوع من النحاس المجلفن، ويُلحم السلك الشبكى طولياً بعد تدسيره عرضياً حول الماسورة.





## تطهير البئر

- يجب تطهير البئر والمنطقة المحيطة به من التلوث الذى يتعرض له البئر أثناء تنفيذه ، وذلك برفع وسحب المياه من البئر بصورة متقطعة حتى يسمح للأتربة الموجودة في الطبقة المحيطة بدخول البئر، فيتم رفعها وإزالتها مع المياه، وتُرفع المياه وتُسحب في البداية بمعدل صغير جداً، ثم يزداد معدل السحب بالتدريج، وذلك للحفاظ على فتحات المصافى.
- ويمكن توجيه مياه تحت ضغط، أو هواء مضغوط، إلى داخل البئر أثناء عملية الرفع للمساعدة على إزالة أى مواد عالقة بالأسطح الداخلية للبئر، وكذلك للمساهمة في عملية امتزاج الأتربة المترسبة بالقاع بالمياه لإمكان رفعها معها.

٣٧



#### تعقيم البئسر

- وتتم عملية تعقيم البئر بعد عملية التطهير، وذلك باستخدام محلول الكلور.
- ويتم تحضير محلول الكلور بإضافة أوقيتين من مسحوق (بودرة) الكلور المركز (تركيز ٢٥%) إلى ٢٠ لترا من ألماء. وتكفى هذه الجرعة من المحلول لتعقيم كمية من الماء حجمها ٤٠٠ لتر. ويتم تحضير عدد من الجرعات يكفى لإجمالى كمية المياه الموجودة داخل البئر. ويقلب المحلول لمدة ١٠-٢٠ دقيقة ثم يترك ليرسب. يُؤخذ السائل الرائق ويُضاف إلى المياه الموجودة بماسورة البئر، ويترك لفترة في حدود ٢٤ ساعة تقريبا وفي هذه الأنتاء يتم تشغيل وإيقاف الطلمبة عدة مرات دون إخراج الماء من البئر، لإتاحة الفرصة للكلور كي يمتزج جيداً بالماء، كما يتيح ذلك تعقيم جدران البئر الداخلية كلها.
- بعد التعقيم، تؤخذ عينة من مياه البئر وتُقاس نسبة الكلور المتبقى بها. فإذا خلت المياه من الكلور المتبقى، لزم إضافة كمية أخرى من محلول الكلور وتركها لمدة ٢٤ ساعة أخرى. و يعاد قياس الكلور المتبقى في الماء، فإذا ثبت وجود نسبة من الكلور المتبقى تعتبر البئر قد تم تعقيمها. بعد ذلك تدار الطلمبة لتفريغ محتويات البئر من المياه مع عدم استعمال هذه المياه.
  - ٢٨٠ بانتهاء عمليتي التطهير والتعقيم تصبح البئر صالحة للاستعمال.



## صيانة البئر

- تتعرض البئر لبعض المتاعب الناتجة عن وجود عناصر بالمياه الجوفية مثل كربونات الكالسيوم والماغنسيوم، وأكاسيد الحديد والمنجنين التي تتراكم على فتحات المصافى. ويساعد على ذلك بعض أنواع البكتريا التي تحتاج إلى الحديد لنموها.
- تُستخدم بعض الأحماض وخاصة حمض الأيدروكلوريك للتخلص من مركبات الكربونات.
  - يستخدم محلول الكلور بتركيز عال للقضاء على البكتريا.

٣٩



## حساب تصرف البئر

يتم حساب معدل التصرف للبئر بالطريقة التقريبية الآتية:

- تركيب طلمبة رفع مياه بمحرك متغير السرعات على البئر وتشغيلها على سرعات متغيرة
  - يركب على خط الطرد عداد لقياس التصرف.
  - يلاحظ مستوى الماء في البئر عند التشغيل على كل سرعة.
- وتحدد السرعة التي عندها يكون منسوب الماء ثابتا، عندئذ يكون التصرف المنتظر من البئر مساوياً لتصرف الطلمبة عند هذه السرعة.



## اختبارات استيفاء البئر للشروط الصحية

- أو لأ: اختبار مبنى البئر.
- ثانياً: اختبار موقع البئر.
- ثالثاً: اختبار طريقة سحب المياه من البئر وطريقة تخزينها.
  - رابعاً: الفحص البكتريولوجي للمياه الجوفية.

٤١



# أولاً: اختبار مبنى البئسر

للتأكد من عدم تسرب المياه السطحية إلى داخل البئر:

- التأكد من أن مبانى الجزء العلوى من الحائط المبطن للبئر من الطوب أو الخرسانة العادية (من مادة غير منفذه للماء)، وذلك لعمق لا يقل عن ٣م.
- رفع هذا الحائط المبطن للبئر فوق سطح الأرض بحوالى ثلاثين سنتيمترا مع وضع غطاء من الخرسانة المسلحة تخترقه ماسورة سحب المياه من البئر.
  - يزود الغطاء البئر بفتحة مغطاة يمكن فتحها عند الحاجة للكشف على البئر.

يتم تبليط الأرض المحيطة بالبئر بقطر حوالى عشرة أمتار مع مراعاة أن يكون الانحدار إلى الخارج، وبذلك لا تتجمع المياه حول البئر.



# ثانياً: اختبار موقع البئر

- يتم فحص موقع البئر للتأكد من عدم تلوثه . ويحدث التلوث إذا أنشئت البئر بالقرب من المصادر المسببة لتلوث المياه الجوفية مثل المجارير .
- لذلك يوصى بألا يقل بعد البئر عن أى مصدر من مصادر التلوث عن ١٠ إلى ٣٠ متراً حسب مصدر التلوث ونوع البئر وتكوين طبقات الأرض.

٤٣



# ثالثاً: اختبار طريقة سحب المياه من البئر وطريقة تخزينها

- التأكد من أن مواسير السحب والضغط من مادة محكمة، ويفضل أن تكون من الحديد الزهر.
- التحقق من أن الخزانات المخصصة للمياه منشأة من مادة لا تتسرب منها المياه، ومزودة بفتحات مغطاة للكشف عليها، وبفتحات تهوية تسمح بمرور الهواء فقط وتمنع مرور الأتربة والحشرات.
- عدم وضع آلات متحركة ثقيلة على البئر مباشرة؛ إذ قد ينتج عن اهتزازها شروخ في غطاء البئر أو الحائط المبطن لها.
  - إنشاء مأوى للبئر لحماية المعدات الميكانيكية والكهربائية من العوامل الجوية، وذلك على بعد لا يقل عن ٥ أمتار من البئر.



# رابعاً: الفحص البكتريولوجي للمياه الجوفية

- تؤخذ عينات من مياه البئر ويتم فحصها بكتريولوجيا لمعرفة ما إذا كانت تحتوى على بكتريا دالة على تلوث المياه الجوفية بالمخلفات السائلة.
- النتائج السلبية لهذا الفحص ليست كافية للدلالة على عدم تلوث المياه الجوفية بالمخلفات السائلة، بل يُعتمد اعتماداً أساسياً على الاختبارات الثلاثة السابقة كدليل على سلامة البئر وإمكان الاعتماد عليه كمصدر لمياه الشرب.

٤٥



## مشاكل آبار المياه

- ١. الانخفاض الطبيعي لمحتوى المياه
  - ٢. تداخل مياه الآبار
  - ٣. انسداد مصافى البئر
  - ٤. تقشر مصافى البئر
- د. تآكل جسم البئر والمصافي Corrosion of Casing and
   Screens)



## ١ - الانخفاض الطبيعي لمحتوى المياه

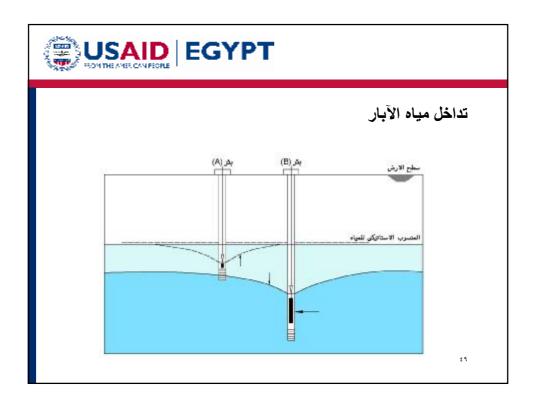
- يتغير منسوب المياه بشدة في الآبار الضحلة نتيجة للعوامل المناخية
  - وفى كثير من الأحوال يزيد هذا التغير في منسوب المياه عن متر
- في موسم الأمطار نجد منسوب المياه في البئر في أعلى مستوياته ثم تأخذ في التناقص بالتدريج
- عند دق الآبار يجب الوصول بعمق البئر إلى العمق المناسب تحت المحتوى المائي لضمان توفر إمداد كافي من المياه في شهور الجفاف.
- السحب الزائد عن التصميمي (السحب الجائر) يسبب انخفاض منسوب المياه وزيادة نسبة الملوحة في المياه

٤٧



#### ٢- تداخل مياه الآبار

- يتأثر المنسوب الاستاتيكي للمياه داخل البئر بسحب كميات كبيرة من المياه الجوفية من الآبار المجاورة التي قد تكون ذات سعة كبيرة من خلال أنظمة تخفيض منسوب المياه الجوفية أثناء تنفيذ أحد المشروعات المجاورة لموقع البئر.
- عند ضخ المياه فإن منسوب المياه ينخفض في الحال ويظهر شكل مخروطي حول البئر يعرف بمخروط الانخفاض.
  - يتوقف شكل وحجم مخروط الانخفاض على خواص الخزان المائي والطبقات الحاملة للماء التي أنشئ عليها البئر ومعدل السحب.





# ٣- انسداد مصافي البئر

- إذا تم إنشاء البئر في خزان أو محتوى مائي يوجد به طمي أو رمال رفيعة تدخل هذه الرمال في المياه التى يتم ضخها وبالتالي يتغير لون المياه بشدة وتصبح عكرة،
- ويمكن أن يؤدى مرور هذه المواد الناعمة من خلال مصافي البئر إلى
   الانسداد الجزئي للمصافي وتقليل كمية المياه التي تدخل إلى البئر وبالتالي
   يقل إنتاج البئر،
- تؤدي الحبيبات الدقيقة للرمال إلى تآكل مروحة الطلمبة ومن الممكن أيضا أن تؤدي إلى انسداد مواسير الطرد.
- والاختيار الخاطئ لمقاس فتحات مصافي البئر هو أحد أسباب دخول الرمل إلى البئر وكذلك تركيب المصافي ووضعها بطريقة خاطئة. وفي حالة ظهور الرمال في الآبار العاملة فهذا معناه أن تآكلا قد حدث بالمصافي أو في المواسير المشقوقة.



# ٤ - تقشر مصافي البئر

- يمكن أن يحدث انسداد فتحات المصافي بسبب تراكم الأملاح مثل كربونات المغنسيوم أو كربونات الكالسيوم والأكاسيد الهيدروجينية وأكاسيد الحديد الناتجة بواسطة بكتريا الحديد.
- ينتج عن ذلك رواسب قد تتسبب في انسداد شقوق وفتحات المصافي، وفي
  هذه الحالة يمكن تقليل معدل الانسداد بتقليل معدل ضخ المياه والضغط
  المرافق له عبر مصافي البئر.
- يمكن استخدام حامض الهيدروكلوريك أو حامض الكبريتيك لإزالة قشور الأملاح المتكونة من المغنسيوم والكالسيوم ومركبات الحديد من مصافي البئر، كما يمكن استخدام كلور بتركيز ٥٠٠ ملجم/ لتر لإزالة بكتريا الحديد من على مصافى البئر
  - يجب أداء أعمال الصيانة الوقائية باستمرار.

٥١



# تآكل جسم البئر والمصافي (Casing and Screens Corrosion)

- إذا كانت مياه البئر من النوع الأكال فإنها تضر جسم البئر والمصافي
  - توجد ٤ أشكال معتادة من التآكل الكيميائي وهي:
    - تآکل کیمیائی مباشر.
      - ٢. تآكل بنزع الزنك.
        - ٣. تآكل لكتروليتي.
          - ٤. تآكل بكتيري.
- وبصفة عامة فإنه فباستخدام المصافى من مواسير uPVC فإننا نتجنب
  - معظم هذه التأثيرات.



## العوامل التي تؤثر على كفاءة الآبار

- ١. اختيار المواقع المناسبة لتوفير كمية المياه المطلوبة.
- ٢. طبيعة الطبقات الحاملة للمياه وبعدها عن سطح الأرض.
  - ٣. مدى احتمال تلوث المياه الجوفية.
- ٤. الانخفاض فى منسوب سطح المياه فى البئر حيث أن الفرق فى منسوب المياه داخل البئر وخارجه هو العامل الرئيسى فى سريان المياه من الطبقة المحيطة بالبئر إلى داخله فكلما زاد هذا الفرق زاد معدل سحب المياه من البئر.
  - ٥. معامل نفاذية التربة فكلما زاد معدل نفاذية التربة يزيد تصرف البئر.
    - ٦. تأكل مصافى ومواسير البئر

٥٣



# أسباب تآكل مصافى ومواسير البئر

- في حالة أن تكون المياه الجوفية حامضية (pH أقل من ٧).
  - وجود أكسجين ذائب في المياه ووجود أملاح الكبريتات.
- وجود أملاح ذائبة في المياه بتركيز أكبر من ١٠٠٠ جزء في المليون.
- وجود كبريتات الهيدروجين وثانى أكسيد الكربون والكلوريدات بنسبة أكبر
   من ٣٠٠ ملجم / لتر.
  - ارتفاع درجة حرارة المياه الجوفية.
  - زيادة سرعة المياه خلال فتحات المصافى.



## طرق التحكم في تآكل المصافي

- استخدام مصافى ومواسير البئر من مواد وسبائك مقاومة للصدأ.
  - زيادة فتحات المصافى ما أمكن لخفض السرعة.

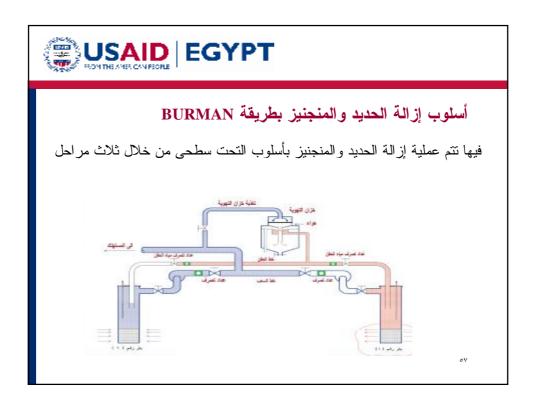
00



# إزالهة أملاح الحديد والمنجنيز

متاعب وجود أملاح الحديد والمنجنيز (Iron & Manganese) في الماء:

- ١- تواجد طعم غير مستساغ للمياه.
- ٢- تلوين الملابس والأدوات المنزلية والأجهزة الصحية للحمامات.
- ٣- تكوين قشور من الصدأ داخل المواسير الحديدية مما يتسبب في تقليل مساحة مقطعها.
  - ٤ توالد بكتيريا الحديد في المياه المحتوية على تركيزات عالية من مركبات الحديد مسببة سرعة تكون القشور داخل المواسير وتقليل مساحة مقطعها.
  - ٥- تأكسد المنجيز الذائب في الماء مكونا رواسب في المواسير مما يقلل من
     مساحة مقطعها وبالتالي من كفاءتها في نقل الماء.





# أسلوب إزالة الحديد والمنجنيز بطريقة BURMAN

#### أ. الحقين:

يتم حقن كمية من المياه المهواة جيداً بإستخدام خزان للتهوية قبل عملية الحقن في البئر المطبق به الأسلوب، وتبلغ كمية هذه المياه المحقونة حوالي ١٠٠٠ – ٢٠٠٠ م ويتم تحديدها بالتجربة العملية بالموقع وبتحليل النتائج.





## أسلوب إزالة الحديد والمنجنيز بطريقة BURMAN

## ب. فترة الراحة:

يتم إيقاف الحقن وترك البئر دون سحب المياه منه لفترة زمنية حوالى أربعة ساعات.

٥,



# أسلوب إزالة الحديد والمنجنيز بطريقة BURMAN

## ج. السحب:

يتم تشغيل البئر وضخ المياه منه . وتكون تركيزات الحديد والمنجنيز منخفضة في المياه الخارجة من البئر .

- ويستمر السحب مع التحليل المستمر للمياه حتى الوصول إلى الحد الأقصى المسموح به للحديد و المنجنيز في مياه الشرب فيتم إيقاف البئر وإعادة دورة التشغيل بدءاً بالحقن مرة أخرى، وبإزدياد عدد الدورات يزداد مقدار المياه التي يتم سحبها من البئر ويمكن تفسير هذة العملية كالآتي:
- عند حقن البئر بماء يحتوى على أكسجين ذائب والسحب أكثر من مرة تتكون طبقة (غشاء ملتصق) من هيدروكسيد وأكاسيد الحديد والمنجنيز حول حبيبات التربة أسفل منسوب المياه الجوفية في المنطقة المحيطة بماسورة البئر بدائرة ذات قطر يتم حسابه عند التصميم.
- عند سحب المياه من البئر تمر المياه المحتوية على أيونات الحديد والمنجنيز الثنائيو التكافؤ على منطقة التربة السابق تكون عليها طبقة الهيدروكسيدات والأكاسيد (غشاء ملتصق). يتم إدمصاص أيونات الحديد والمنجنيز على سطح طبقة الأكاسيد الهيدروكسيدات لتخرج المياه من البئر خالية من هذه الأيونات.



## (تابع) السحب

- تستمر عملية لإمصاص الأيونات حتى يتم التوازن بين تركيز الأيونات داخل طبقة الهيدروكسيدات والأكاسيد وبين المياه المحيطة بحبيبات التربة فتتوقف عملية الإدمصاص وعندها يتم ليقاف السحب من البئر.
- يتم حقن البئر مرة أخرى بماء مهوى (يحتوى على أكسجين ذائب) فيتم أكسدة الأيونات السابق إدمصاصها من الحديد والمنجنيز تتائيو التكافؤ لتتحول إلى هيدروكسيدات وأكاسيد حديد ثلاثي التكافؤ ومنجنيز رباعي التكافؤ مكونة طبقة (غشاء ملتصق) جديدة على سطح حبيبات التربة. ومع مرور الوقت تتحول هيدروكسيدات الحديد الكبيرة الحجم إلى أكاسيد ذات حجم أقل وهو ما يفسر عدم إنسداد البئر سريعاً بعد استخدام الأسلوب تحت السطحي.
- يفضل أن يقوم بالعملية الواحدة أكثر من بئر لإجراء أعمال النتاول ونظرًا لطبيعة التشغيل بهذا الأسلوب، حيث يتم التشغيل ثم التوقف، ثم الحقن والاستمرار الإمداد بالمياه طول الوقت.
- توفير كميات مياه للحقن من خارج الموقع (من الشبكة) وهي طريقة غير عملية وعلى ذلك فإن هذه العملية تتطلب إنشاء بئر آخر في الموفع للعمل معًا بالتبادل ويفضل أن يكون بكل موقع عدد ٣ آبار على الأقل آخذين في الاعتبار وجود بئر في حالة صيانة أو عمرة خاصة بالمحد ك.

-



# محرك طلمبة الأعماق وخط الطرد





## شروط تشغيل الآبار بنظام (Burman)

- تسجيل كافة البيانات عن البئر خاصة عند إنشائه.
- تركيب عداد قياس لتسجيل كمية المياه المسحوبة وتسجيلها دوريا.
- إعداد دراسة عن العلاقة بين عدد دورات التشغيل وكمية المياه المنتجة مع تحديد كمية المياه المطلوبة للحقن لتشغيل البئر.
  - الالتزام بكمية المياه المسحوبة والمحددة من خلال التجارب السابقة على البئر من حيث دورات السحب والحقن.
    - مراجعة التصرف النوعي للبئر مرة واحدة على الأقل كل ستة أشهر.
- إذا انخفض التصرف النوعي للبئر أكثر من ٢٥% يجب تنمية البئر فوراً.
- المراجعة الدورية لتركيز الحديد والمنجنيز بالمياه التي يتم سحبها وإيقاف البئر في حالة زيادته إلى ١٠٠٠ ملجم/ لتر.
- پ یجب أن لا یزید ترکیز الحدید والمنجنیز بمیاه الحقن عن ۰,۰۳ ملجم/ لتر.



## تطهير المياه بواسطة الكلور

- عند اكتشاف وجود بكتريا في البئر يكفي معالجته بالكلور مرة واحدة لإزالة هذه المشكلة
- إذا كانت البكتريا موجودة في الماء نفسه فيجب استخدام طلمبة تغذية بالكلور لحقن الكلور باستمرار في غلاف البئر أو إلى طلمبة ضخ الماء أو إلى الخط الواصل بين الطلمبة وخزان الضغط ويجب استخدام جهاز لمنع ارتداد الكلور إلى البئر عند توقف الطلمبة.
  - يجب المحافظة على قيمة الكلور المتبقي بين ٢,٠ ٦,٠ مجم/ لتر
- يعتمد زمن التلامس على كمية الكلور المتبقي ودرجة الحرارة والاس الهيدروجيني وعلى البكتريا.
  - تعتمد كمية الكاور المطلوبة لقتل البكتريا على كمية كبريتيد الهيدروجين والحديد
     الموجودة في الماء لأن كمية من الكاور تستهلك في أكسدة هذه المواد
    - فكل ١ ملجم/ لتر من الحديد تستهلك ١ مجم/ لتر من الكلور
    - وكل ١ مجم / لتر من كبريتيد الهيدروجين تستهلك ٣ مجم / لتر من الكلور
- فإذا كانت المياه تحتوى على ٣ مجم/ لتر من الحديد و٣ مجم/ لتر من كبريتيد الهيدروجين
  - یجب أن یضاف ۱۲ مجم/ لتر من الکلور (۳×۱ + ۳×۳ = ۱۲)
  - وبعد أن نتم أكسدة الحديد بواسطة الكلور يمكن إزالته بالترشيح أما كبريتيد الهيدروجين
     فيناكسد إلى كبريتيات.



# الفصل الحادى عشر

# وحدات تنقية المياه النقالي

# اليوم التاسع الجلسة الحادى وعشرون والثانية وعشرون

# ملخص الجلسة

## الموضوع:

• وحدات تنقية المياه النقالي

#### الأهداف:

بانتهاء التدريب على هذا الفصل ينبغي أن يكون المتدرب قادرا على أن:

- يذكر مميزات وحالات استخدام الوحدات النقالي.
- يصف مشتملات الوحدات النقالي ومسار ومراحل العمليات بها.
- يشرح المشاكل التي تصاحب إنشاء الوحدات النقالي وبعض الحلول المقترحة لها.
  - يذكر الشروط الواجب توافرها في الموقع الذي سيتم تركيب الوحدة النقالي فيه.
    - يشرح بالتفصيل جميع إجراءات تشغيل المحطة وما قبلها من فحوص.
- يذكر إجراءات الصيانة الوقائية اليومية والأسبوعية والشهرية والنصف سنوية والسنوية.
  - يذكر بالتفصيل جميع الخطوات والإجراءات التي تتبع عند غسيل المرشحات.
    - يحدد مشاكل التشغيل المحتملة وأسبابها وطرق إصلاحها.
- يصف نماذج للمحطات النقالي المطورة ويذكر الفرق بينها وبين المحطات النقالي التقليدية.

## مدة التدريب:

• ٥ ساعات

## مساعدات التدريب:

- جهاز عرض الشرائح وملحقاته.
- السبورة البيضاء أو السبورة الورقية وملحقاتها.

## مواد التدريب:

- الشرائح رقم ۱۱-۱ إلى ۱۱-۲۳
- دليل المتدرب الفصل الحادى عشر

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى - أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

# الجدول الزمنى للتدريب

الزمن		واد التدريب	A		
المقدر	1	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقیقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
١.			۲-1.	استعرض أهداف هذا الفصل والغرض من	أهداف الأداء
				الندريب	
10			۲، ۲	اشرح أهمية وحدات المياه النقالي وأنها تعتبر	مقدمة
				محطة تنقية صغيرة وبين استخدامها ومميزات	
			٥	استخدام هذه الوحدات ثم اعرض صوره لها ثم	
				اذكر الحالات التي يحبذ فيها استخدام هذه	
				الوحدات.	
١.			٦	اشرح بالتفصيل مكونات وأجزاء وحدات	مشتملات وحدات
				التتقية النقالي وركز على أن جميع العمليات	التنقية النقالي
				التي تتم في محطات التنقية الكبرى يوجد مثيل	
				لها في المحطات النقالي ولكن بحجم أقل	
١.			۸،۷	اذكر عمليات التنقية ثم اعرض مخطط لتتابع	وصف مبسط لوحدة
				العمليات في الوحدات النقالي.	التنقية النقالي
10			٩ إلى	ابدأ بشرح العمليات في الوحدات النقالي بدايــة	مراحل التنقية
			11	من حوض الترسيب الابتدائي ووضىح أنه يمكن	بالوحدات النقالي
				الاستعانة بألواح مائلة للمساعدة على تقليل	
				حجم الحوض وزيادة كفاءة الترسيب ثم انتقل	
				إلى باقي عمليات التنقية والأحواض التالية	
				كأحواض الترويب والتنديف ثم الترسيب	
				النهائي ثم الترشيح ويليها التطهير ثم عمليات	
				التخزين مستعينا بالشرائح.	
١.			۲۱، ۱۳	أعطي للمتدربين مثالا عن مواصفات الوحدة	
				النقالي وقارنها بأي محطة تتقية عادية	لوحدات التنقية النقالي
				(سطحية) حيث يمكن للمتدرب إدراك الفارق	
				ولماذا تستخدم الوحدات النقالي.	
10			١٤	استعرض مع المتدربين أنواع الطلمبات التي	الطلمبات المستخدمة
				يمكن أن تتواجد في الوحدات النقالي	
				واستخدامات هذه الطلمبات.	

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

الزمن	مواد التدريب		<u> </u>		
المقدر	• f	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقیقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
١.			10	يوضح المواصفات الخاصة بالكيماويات	البيانات الكيميائية
			إلى	المستخدمة مثل الشبة والبولى إليكتروليت	
			1 🗸	والكلور والنسب المكونة لهذه المحاليل	
				ومعدلات الخلط والجرعات	
۲.			۱۸ إلى	بين للمتدربين أنه رغم فوائد هذه الوحدات في	مشاكل إنشاء الوحدات
			۲١	إمداد المجتمعات الصغيرة والمناطق المحرومة	النقالى وبعض الحلول
				بالمياه إلا أنه توجد بعض المشاكل التي تواجه	المقترحة
				إنشاءها ثم اعرض هذه المشكل والحلول	
				المقترحة لها وهذه المشاكل مثل مشاكل	
				التخطيط والتصميم ومشاكل التصنيع والتنفيذ	
				ومشاكل التشغيل والصيانة.	
١.			77	بين للمتدربين أن الوحدات النقالي لا تركب في	شروط اختيار موقع
				أي مكان ولكن هناك شروط يجب إتباعها عند	تركيب الوحدة
				اختيار المكان المناسب لتوفير النفقات وتسهيل	النقالي
				الإجراءات وضمان تقديم خدمة أفضل.	
٣٠			74	بين أنه لضمان التشغيل السليم للوحدات يجب	أعمال التشغيل الأولى
				المرور بعدة مراحل قبل التشغيل لأول مرة	للمحطة
			۲ ٤	ومن هذه المراحل مراجعة التركيبات	
				الميكانيكية ثم اذكر المكونات الميكانيكية التي	
			40	يجب مراجعتها والخطوة الثانية هي مراجعة	
				التركيبات الكهربية وذكر الإجراءات التي يجب	
			٢٦ إلى	اتخاذها ويلي ذلك إجراءات التشغيل لأول مرة	
			٣١	والخطوات التي يجب إتباعها والاختبارات التي	
				يجب إجراءها سواء كانت إجراءات كهربية أو	
				ميكانيكية أو معملية مثل ضبط القواطع	
				الكهربية وإطلاق التيار الكهربي – وفتح وغلق	
				المحابس وضبط جرعات الشبة والكلور.	
10			44	وضح واشرح بالتفصيل خطوات التشغيل	التشغيل العادى
				العادي (اليومي) للمحطة وما هي الأوضاع	للمحطة

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

الزمن	مواد التدريب		<u> </u>		
المقدر	• f	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقیقة)	أخرى	حالة رقم	رقم		
				التي يجب ضبطها.	
۲.			٣٣ إلى	وضح للمتدربين أنه لضمان الأداء الجيد يجب	صيانة المحطة
			٣٨	أن يوجد برنامج للصيانة ليضمن سلامة	
				المعدات وكفاءة أدائها وللمحافظة عليها أطول	
				مدة وهذا بالبرنامج يشمل صيانات يومية	
				وأسبوعية وشهرية ونصف سنوية ثم استعرض	
				معهم كل نوع من أنواع الصيانات والأعمال	
				التي تتم فيه.	
۲.			٣٩ إلى	وضح للمتدربين أنه نظرا لأهمية الطلمبات في	صيانة الطلمبات
			٤٢	أعمال المحطة بشكل خاص وأنها المعدة	
				الأكثر استخداما فقد تم التركيز عليها بشكل	
				خاص في أعمال الصيانة ثم استعرض معهم	
				واشرح لهم جميع أعمال الصيانة المتبعة مثل	
				أعمال التفتيش و التحضير وتغيير حلقات	
				الحشو والاحتياطات التي يجب مراعاتها	
				لضمان سلامة الطلمبات.	
۲.			٤٣	بين للمتدربين أهمية المحافظة على الوسط	صيانة المرشحات
			إلى - ب	الترشيحي نظرا لدوره الهام في جودة المياه	
			٤٦	المنتجة ثم اشرح لهم طريقة غسيل المرشحات	
				خطوة بخطوة ومتى يتم إجراء هذا الغسيل	
۲.			11 6 1/	وكذلك متى يتم تغيير الوسط الترشيحي.	. t to anti tel a
1 *			٤٧ إلى ٥٢	استعرض مع المتدربين المشاكل التي يمكن أو يحتمل أن تواجه أي مشغل والأسباب المحتملة	مشاكل التشغيل وطرق التغلب عليها
			0 (	يحدم أن تواجه أي مسعل والإسباب المحدمات	
٣.			٥٣	الشرح للمتدربين انه نظرا لأهمية المحطات	
, .			,	النقالي تجرى محاولات دائمة لتطوير ها لجعلها	
				أكثر اقتصادية وأكثر كفاءة ثم اذكر أن هناك	-
			٤٥ إلى	منظومتين لتطوير هذه المحطات الأولى هـى	ي رو
			٥٩	الترشيح المباشر – والمنظومة الثانية باستخدام	
				الترويب المتدرج بالتلامس ثم اشرح المكونات	

برنامج اعتماد مشغلي محطات مياه الشرب (مستوى – أ) ثالثاً: الإطار العام لجلسات التدريب

الزمن		واد التدريب	A		
المقدر	أفي	دراسة	شريحة	إرشادات للمدرب	عناصر الموضوع
(دقيقة)	آخری	حالة رقم	رقم		
				الأساسية لكل منظومة ومراحل التشغيل بهما	
			٦٠ إلى	والفرق بينهما وبين المحطات العادية بعد ذلك	
			٦٢	اذكر أنه تم عمل دراسات لزيادة كفاءة	
				النرسيب ويتم أحيانا استخدام ألـــواح وأنابيـــب	
				مائلة لزيادة كفاءة الترسيب واعرض الشكل	
				الموجود في شريحة رقم ٥٧ الذي يبين نظرية	
				عمل هذه الألواح.	



# الفصل الحادى عشر وحدات تنقية المياه النقالي

١



# وحدات تنقية المياه النقالي

أهداف الأداء (التعلم):

بانتهاء التدريب على أعمال هذا الفصل ينبغى أن يكون المتدرب قادرا على أن:

- يذكر مميزات وحالات استخدام الوحدات النقالي.
- يصف مشتملات الوحدات النقالي ومسار ومراحل العمليات بها.
- يشرح المشاكل التي تصاحب إنشاء الوحدات النقالي والحلول المقترحة لها.
  - يذكر الشروط الواجب توافرها في موقع تركيب الوحدة النقالي.
  - يشرح بالتفصيل جميع إجراءات تشغيل المحطة وما قبلها من فحوص.
    - يذكر إجراءات الصيانة الوقائية
- يذكر بالتفصيل جميع الخطوات والإجراءات التي تتبع عند غسيل المرشحات.
  - يحدد مشاكل التشغيل المحتملة وأسبابها وطرق إصالحها.
- يصف نماذج لمحطات نقالي مطورة ويذكر الفرق بينها وبين المحطات التقليدية.



## مميزات وحدات التنقية النقالي

- ١-سهولة وسرعة التركيب، حيث أن مكوناتها تكون مركبة في حاويات مجهزة بالمعدات والمهمات، ولا يلزم لتركيب الوحدة إلا التوصيل بين هذه الحاويات مما يُيسر تركيبها وتشغيلها في عدة أيام.
- ٢-إمكان نقل الوحدة من مكان لآخر، وذلك لأن مكوناتها مركبة فى حاويات
   كما سبق ذكره. ولا يستلزم عملية نقلها إلا الفصل بين هذه الحاويات.
  - ٣- لا تحتاج هذه الوحدات إلى أعمال إنشائية كبيرة سوى بعض القواعد الخرسانية للحاويات.

٣



# إحدى حاويات محطة تنقية مياه شرب نقالى صغيرة





## حالات استخدام الوحدات النقالي أو المدمجة

- ١ التجمعات المحدودة النائية، التى يصعب إمدادها من محطات المياه التقليدية لبعدها عنها، أو لارتفاع تكلفة إمدادها منها، وعدم صلاحية المياه الجوفية في هذه المواقع.
- حل مؤقت عاجل لتغذية التجمعات المحدودة، المقرر تغذيتها من
   محطات تقليدية، وذلك لحين الانتهاء من إنشاء هذه المحطات وتشغيلها.
  - ٣-سد العجز في إمدادات المياه لبعض المناطق بصفة مؤقتة، لحين حل المشكلة القائمة بالحلول الدائمة.

٥



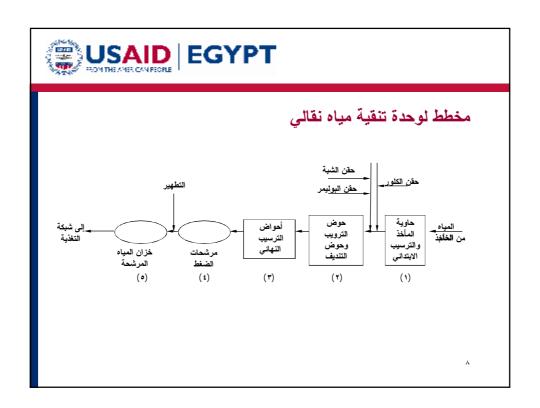
## مشتملات وحدات التنقية النقالي

- المأخذ وطلمبات سحب وضخ المياه العكرة "الخام".
  - حوض الترسيب الابتدائي.
- الطلمبات الوسطية لرفع المياه من الترسيب الابتدائي إلى باقى العمليات.
  - الترويب والتنديف وتشمل أجهزة التطهير الابتدائي والنهائي وطلمبات الضافة المحاليل الكيماوية.
- أحواض الترسيب النهائي، وطلمبات رفع المياه المرسبة إلى المرشحات.
  - المرشحات وتكون عادة مرشحات ضغط (Pressure Filters).
    - أجهزة التطهير النهائي.
    - خزان تجميع المياه النقية.
- طلمبات ضخ المياه النقية للشبكة الخارجية، طلمبات الغسيل ونافخ الهواء.
  - وحده التحكم في ضغط المياه للاستهلاك.



# مراحل التنقية با لوحدات النقالي

- ١- الترسيب الابتدائي
- ٢- الترويب والتنديف بإضافة الكيماويات
  - ٣- الترسيب النهائي
    - ٤- الترشيح
    - ٥- التخزين
  - ٦- الضخ لشبكة التوزيع





## مراحل التنقية با لوحدات النقالي

#### الترسيب الابتدائي

يتم الترسيب فى أحواض إما دائرية أو مستطيلة، وفى بعض الأنواع يتم الاستعانة بألواح رقيقة مائلة متوازية، تركب داخل هذه الأحواض لتمر المياه خلالها لزيادة المساحة السطحية المؤثرة للحوض بمقدار عشرة أضعاف.

## أحواض الترويب والنتديف بإضافة الكيماويات

بعد ملء حوض الترسيب الابتدائي يتم ضخ المياه بواسطة الطلمبات الوسيطة إلى حوض الترويب والتنديف وفي هذه الأحواض يضاف أيضا الكلور المبدئي – بالإضافة إلى المواد الكيماوية المروبة – للتخلص من الطحالب ولتخفيف الحمل البكتيري على المرشحات وتشتمل على حوض المزج السريع وحوض التنديف.

٩



## مراحل التنقية بالوحدات النقالي

#### الترسيب النهائي

بعد انتهاء عملية الترويب والتنديف تنتقل المياه إلى حوض الترسيب النهائي حيث يتم التخلص من معظم الرواسب ويحتوي هذا الحوض على ألواح مائلة لزيادة معدل الترسيب بالإضافة إلى طلمبات الضخ إلى المرشحات.

### الترشيح

تحتوى كل محطة تتقية صغيرة على عدد معين من المرشحات يتراوح عادة بين أثنين أو ثلاثة مرشحات سريعة بالضغط.

١.



# مراحل التنقية بالوحدات النقالي

## التطهير

يتم التطهير بإضافة الكلور الذي يقتل البكتريا، حيث يحقن الكلور في نقطتين:

- الأولى في أحواض الترويب، ويسمى التطهير المبدئي.
- الثانية بعد خروج المياه من المرشحات، ويسمى التطهير النهائي.

## التخزين

تخزن المياه الخارجة من المرشحات في خزانات من الصلب تصل سعتها إلى ٢٠٠ متر مكعب حيث تتضخ منها المياه مباشرة إلى المستهلكين.

يتم إنشاء حوض لتجميع مياه الروبة والغسيل في الموقع ويزود بطلمبات غاطسة لضخها إلى الخارج.

١



۱۰۰ م۳/س

# مثال للمواصفات الفنية لوحدات التنقية النقالي

#### بيانات الوحدة:

- سعة الوحدة:

- فترة التشغيل: ٢٠ ساعة/يوم

- الوزن لمكونات الوحدة: فارغة ٤٠ طن تقريبا

عند التشغيل ١٢٥ طن تقريباً

عند التشغيل ٤٥ ك و ات

- المساحة المطلوبة:

أقصىي مسافة بين حاوية المأخذ وبقية الوحدة



## مثال للمواصفات الفنية لوحدات التنقية النقالي

### بيانات الأداء:

- منطقة الترسيب الابتدائي:

معدل الحمل الهيدروليكي للسطح ٣ م/ساعة

مدة تكوين الندف ١٢ دقيقة

- منطقة الترسيب: معدل الحمل الهيدروليكي للسطح ا م/ساعة

- سرعة الترشيح: ١٢ م/ساعة

- الضغط الأقصى للمياه المعالجة عند المخرج ٤ جوى

۱۲



# الطلمبات المستخدمة في الوحدة

تتقسم أنواع الطلمبات المستخدمة في الوحدة إلى نوعين رئيسين:

١ - طلمبات طاردة مركزية وتستخدم في الأعمال التالية:

- سحب وضخ المياه العكرة "الخام" ورفعها إلى أحواض الترسيب الابتدائي والترويب والتديف والترسيب النهائي.
- سحب وضخ المياه المروقة من مرحلة الترسيب النهائي إلى المرشحات.
  - سحب وضخ مياه غسيل المرشحات، لغسيل المرشحات عند انسدادها.
    - سحب وضخ المياه النقية (المكلورة)، وضخها للاستهلاك.

٢-طلمبات موجبة (ماصة كابسة)، لإضافة محلول المواد الكيماوية المروبة.



## البيانات الكيميائية

## كبريتات الألومنيوم (الشبة):

## التركيب الكيميائي المسموح به طبقاً لمنظمة الصحة العالمية:

- ألومنيوم ٨ %
- جزيئات غير ذائبة ٠٠١١%
- معدل الخلط عند التشغيل العادي صفر ١٠٠ جزء في المليون (ملجم/ ل).
  - معدل جرعة الخلط المقترحة عند التشغيل لأول مرة: ٥٠ جزء في المليون.
    - كمية الشبةاللازمة لخزان كيماويات سعة ٧٠٠ لتر: ٣٠٠ ٣٢٥ كجم.
- الضبط عند ١٠٠% = ٣٠ لتر/ ساعة على مؤشر مضخة الحقن: ١٣٠ جزء في المليون.

14



# البيانات الكيميائية

## البولى إليكتروليت:

## التركيب الكيميائي طبقاً لمنظمة الصحة العالمية:

- الرطوبة ١٠%
- مانوميرا كريلميد ١٠%
- معدل جرعات الخلط عند التشغيل العادى: صفر ۱ جزء في المليون (ملجم/ ل).
  - معدل جرعة الخلط المقترحة عند التشغيل لأول مرة = ٠,٥ جزء في المليون.
    - كمية البولى إليكتروليت اللازمة لخزان كيماويات سعته ٧٠٠ لتر:

للتشغيل العادى: ۱۰۲ كجم - للتشغيل أول مرة: ۱۰۶ كجم

• الضبط عند ١٠٠% = ٣٠ لتر/ساعة على مؤشر مضخة الحقن:

للتشغيل العادى: ١٠٢٥ - للتشغيل أول مرة: ١٠٥٠ جزء في المليون



## البيانات الكيميائية

## الكلور:

- معدل جرعة الحقن: حتى ١٠ جزء فى المليون (مللى جرام/ لتر). معدل الجرعة المقترحة للتشغيل لأول مرة: ١٠ جزء فى المليون. الضبط: ١ كجم/ ساعة – ١٠ جزء فى المليون.
  - الحقن النهائى بالكلور المتبقى في الماء المعالج: ٣٠٠ حد أقصى

۱٧



# الطلمبات المستخدمة في الوحدة

تنقسم أنواع الطلمبات المستخدمة في الوحدة إلى نوعين رئيسين:

- ١- طلمبات طاردة مركزية وتستخدم في الأعمال التالية:
- سحب وضخ المياه العكرة "الخام" ورفعها إلى أحواض الترسيب الابتدائي والترويب والتنديف والترسيب النهائي.
- سحب وضخ المياه المروقة من مرحلة الترسيب النهائي إلى المرشحات.
  - سحب وضخ مياه غسيل المرشحات، لغسيل المرشحات عند انسدادها.
    - سحب وضخ المياه النقية (المكلورة)، وضخها للاستهلاك.

 ٢- طلمبات موجبة (ماصة كابسة)، لإضافة محلول المواد الكيماوية المروبة وطلمبات حقن الكلور المبدئي.

> برنامج اعتماد مشغلي محطة مياه الشرب (مستوى – أ) ١١. وحدات تتقية المياه النقالي



## مشاكل إنشاء الوحدات النقالى وبعض الحلول المقترحة

## مشاكل متعلقة بالتخطيط والتصميم:

- عدم إجراء دراسات الجدوى الفنية والاقتصادية بشكل جيد.
- عدم ملائمة بعض المواقع التي تم اختيارها لإقامة بعض المحطات.
- إسناد تنفيذ الأعمال إلى أكثر من جهة، وعدم توفير التمويل اللازم لتنفيذ جميع الأعمال.
  - انخفاض مستوى تصميم بعض مكونات المحطات المصنعة محلياً.

۱۹



# مشاكل إنشاء الوحدات النقالي

# مشاكل متعلقة بالتصنيع والتنفيذ:

- صعوبة حصول بعض الجهات على تراخيص من وزارتي الرى والزراعة.
- مبالغة شركات الكهرباء في تقدير تكاليف توصيل التيار الكهربائي وتأخرها في توصيله للمحطات.
  - تأخر الوحدات المحلية في إنشاء خطوط المواسير والشبكات.
- صعوبة تصنيع بعض المكونات محليا، وانخفاض كفاءة البعض الآخر.

۲.



## مشاكل إنشاء الوحدات النقالي

#### مشاكل متعلقة بالتشغيل والصيانة:

- نقص العمالة الفنية المدربة أو نقص الخبرة بصفة عامة.
  - عدم توافر قطع غيار الأجهزة القياس والتحكم.
- عدم توافر البرامج والسجلات للصيانة الدورية والصيانة الوقائية والعمرات.
  - نقص المواد الكيماوية واسطوانات الكلور اللازمة للتشغيل.
  - نقص قطع الغيار للمحطات المستوردة، وتعذر الحصول عليها
  - سوء حالة بعض المآخذ، وتعرضها للتلوث بنوعيات مختلفة من الملوثات.
  - كثرة انقطاع التيار الكهربائي في بعض المواقع، مما يؤثر على التشغيل.
    - إضافة الكيماويات بأسلوب غير سليم لعدم وجود أجهزة قياس وتحكم .
      - تعطل وتلف بعض المعدات بالمحطات وخاصة المصنعة محليا.
      - عدم التغلب على مشاكل الطحالب مما يسبب انسداد المرشحات.

۲۱



# الحلول المقترحة لمشاكل إنشاء الوحدات النقالي

- مراعاة الدقة في اختيار وتصميم مآخذ المحطات قبل تتفيذها، وحماية مآخذ المحطات القائمة.
  - تسهيل مهمة الحصول على موافقات الوزارات كالرى والزراعة.
  - تكليف الشركات المنفذة بالقيام بالأعمال التنفيذية المتكاملة للمحطات (تسليم مفتاح). لكي تتوحد المسئولية ويسهل محاسبة هذه الشركات.
    - توفير وتدريب أطقم عمالة مناسبة للتشغيل والصيانة بكل محطة.
    - تتفيذ برامج تدريبية مكثفة للعاملين (بمراكز التدريب وبمواقع العمل).
      - تزويد المحطات بأجهزة القياس والتحكم وأجهزة الأمن الصناعي.
- توفير الاعتمادات المالية اللازمة لتدبير مخزون استراتيجي من الشبة والكلور ومهمات التشغيل، وقطع الغيار اللازمة للصيانة.

برنامج اعتماد مشغلي محطة مياه الشرب (مستوى – أ) ١١. وحدات تتقية المياه النقالي



## شروط اختيار موقع تركيب الوحدة النقالي

- ١- توفر مصدر للمياه الخام، تتوفر فيه الصلاحية الكيماوية للمعالجة.
  - ٢- توفر مصدر للتيار الكهربائي بالقدرة الكافية لتشغيل الوحدة.
- ٣- توفر طريق للمواصلات يسمح بتوصيل حاويات الوحدة إلى الموقع.
  - ٤- القرب قدر الإمكان من التجمع الذي سيتم خدمته.
- ٥- الدراسات الأولية وتمثل الأساس العملي الفني والاقتصادي الذي يقام عليه هيكل المشروع لخدمة منطقة معينة وتشمل هذه الدراسات:
  - تعداد السكان الحالى والزيادة المنتظرة اختيار مصدر الإمداد المناسب. مصادر المياه المختلفة
    - معدلات استهلاك المياه
  - توفر الطريقة المناسبة للتوزيع. - اختيار التقنية المناسبة طبقاً لمصدر المياه.



# أعمال التشغيل



## أولا: مراجعة التركيبات الميكانيكية

- المراجعة على أتزان الحاويات وثباتها على القواعد الخرسانية.
  - المراجعة على تركيب أجهزة القياس.
- المراجعة على التركيبات الميكانيكية داخل أو خارج الحاويات.
  - المراجعة على تثبيت المعدات الميكانيكية تثبيتا صحيحا.
    - المراجعة على نظافة المحطة والحاويات.
    - المراجعة على سلامة الدهانات الداخلية والخارجية.
- التأكيد على ربط وتثبيت المواسير والفلانشات والمحابس والطلمبات.
  - التأكيد على ضبط المحورية بين الطلمبات و المحركات.
    - تجربة المحابس في الفتح والغلق.
- التأكيد على سلامة محبس الرداخ وجودة التوصيلات على خط السحب.
  - المراجعة على توصيلات الإسطوانة وأجهزة الكلور.



# ثانيا: مراجعة التركيبات الكهربائية

- التأكيد على تثبيت وتركيب الكابلات.
- التأكيد على وصول التيار الكهربي للقاطع الرئيسي باللوحة.
  - قياس الفولت على الفازات الثلاثة مع فاز التعادل.
    - مراجعة توصيلات البئر الأرضى.
  - مراجعة التوصيلات المحركات وترتيب الأسلاك.
  - مراجعة توصيلات كابلات العوامات وكابلات الربط.
- مراجعة تثبيت الجوانات بحيث تمنع تسرب الأتربة داخل اللوحات.
- تنظیف اللوحات من الأتربة بعد فصل مصدر التغذیة بالتیار الکهربی.



# ثالثاً: التشغيل اليدوى أول مرة

### أ- التشغيل الكهريي

- فصل القاطع الرئيسي من المصدر الكهربائي.
- وضع القواطع الكهربائية الفرعية على وضع التشغيل.
- وضع مفاتيح التشغيل الخارجية على وضع الإيقاف (0) في المنتصف.
  - قياس الفولت بين بار التعادل وبار الأرضى (صفر).
- إطلاق التيار الكهربائي في اللوحة العمومية برفع ذراع القاطع الرئيسي.
- قياس الفولت على الفازات الثلاثة عن طريق مفتاح إختبار الفازات وملاحظة جهاز الحماية ضد سقوط الفولت وترتيب الفازات (٣٨٠، ٢٢٠ فولت).
- إختبار لمبات إنارة الوحدة ولمبات الحاويات ودوران مروحة تبريد اللوحة.

۲٧



# ثالثاً: التشغيل اليدوى أول مرة

# أ- التشغيل الكهربي (تابع)

- يرفع ذراع القاطع الفرعى المغذى للوحة.
- وضع مفاتيح التشغيل الخارجية في اللوحة على وضع الإيقاف (0).
  - وضع القواطع الكهربائية الفرعية على وضع التشغيل.
  - قياس الفولت بين الفازات الثلاثة وفاز التعادل وبار الارضى.
    - إطلاق التيار الكهربائي في اللوحة.
  - وضع مفتاح التشغيل اليدوى الأوتوماتيكي على الوضع اليدوى.
- اختبار إتجاه دوران المحركات الكهربائية وذلك بوضع مفتاح تشغيل كل محرك على وضع التشغيل لمدة ثواني محدودة.



# ثالثاً: التشغيل اليدوى أول مرة

### ب- التشغيل الميكانيكي

- فتح محابس الدخول على جميع الطلمبات.
- · تحضير طلمبة المأخذ وخط السحب وملئها حتى محابس عدم الرجوع .
  - وضع مفتاح التشغيل لطلمبة المياه العكرة على وضع التشغيل اليدوى.
    - يفتح محبس الطرد تدريجيا ببطء.
    - قياس الفولت على الفازات الثلاثة في المحرك.
- التأكد من وصول المياه إلى حاوية المأخذ وحوض النرسيب الابتدائي ثم إلى وحدة الترويب والنتديف بعد تشغيل الطلمبات الوسيطة بحاوية المأخذ.
  - تكرار البنود السابقة مع طلمبتى الترسيب النهائي لرفع المياه إلى المرشحات.
    - و فتح محابس الدخول والخروج للمرشحات.
  - فتح المحبس الرئيسي الموجود على ماسورة الخروج والمؤدى إلى الخزان.
- ضبط جهاز قياس التصرف ليكون عند ١٠٠م / ساعة، وذلك عن طريق المحبس الرئيسي الموجود على ماسورة الخروج من المرشحات.
  - التأكد من ملء الخزان إلى أكثر من نصفه بقراءة العداد الخاص بذلك.
    - <sup>٢٠</sup> تكرر الخطوات ٦، ٧، ٨، ٩ مع طلمبة الضخ للمدينة.



# ضبط جرعات الشبة والكلور

# أولاً: إعداد الشبة

- ١. فتح محبس الماء الموجود على خزان الشبه لملئه بـ ١٠٠ لتر من الماء.
  - ٢. يضاف ١٠٠ كيلو جرام شبه على المياه الموجودة بخزان الشبة.
  - ٣. يدار الخلاط أعلى خزان الشبة مع تركه يعمل حتى تذوب الشبة.
  - ٤. ضبط طلمبة جرعات الشبة على ٢٠٠١م (٦٠ /١٠٠١م/ ساعة).
    - و. يتم تبديل طلمبات ضخ الشبة كل وردية (٧ ساعات).
- ٦. يتم غسيل طلمبة ضخ الشبة المتوقفة بضخ مياه الغسيل لمدة نصف ساعة.

٣.



## ضبط جرعات الشبة والكلور

### ثانياً: الكلور

- ضبط طلمبة جهاز الكلور عند ضغط ٤ بار.
  - يفتح المحبسين أسفل جهازى المنظم.
- نفريغ الهواء بالكامل من داخل جهاز الكلور ويتبين ذلك بتوقف البلية داخل المبين الخاص بتحديد كمية الكلور.
  - · يقفل المحبس أسفل جهاز المنظم الإحتياطي.
  - يفتح محبس إسطوانة الكلور قليلا فتتحرك البلية داخل المبين.
  - يتم إختبار التسرب للكلور عند الوصلات بقطعة قطن مشبعة بالنشادر.
    - تضبط جرعات الكلور في الحقن الإبتدائي عند ٢ مجم ل تقريبا.
    - تضبط جرعات الكلور في الحقن النهائي عند ١،٥ مجم ل تقريبا.

٣١



# ضبط جرعات الشبة والكلور

- ثانيا: الكلور (تابع)
- بعد اتمام ضبط كافة الطلمبات يجب ضبط تدريج ريلاى زيادة الحمل لكل محرك وذلك بقياس قيمة الأمبير في كل فاز للطلمبة وتضبط قيمة الريلاى بما يزيد عن هذه القراء (من ٥٠٥ ١٠٥ أمبير).
- عند حدوث زيادة في الأمبير عن القيمة المحددة على تدريج ريلاي زيادة الحمل يفصل الريلاي دائرة الكونترول وتظهر علامة حمراء على واجهة الريلاي وتنير اللمبة الحمراء الخاصة بالمحرك على اللوحة ويرتفع صوت سارينة الإنذار.
- يتوقف صوت سارينة الإنذار بالضغط على الزر الخاص بها وتضاء لمبة حمراء أسفله لتدل على وجود عطل.
- بإزالة سبب العطل وبعد فترة نقل حرارة الجزء الحرارى في ريلاي زيادة الحمل ويعود إلى وضعه الطبيعي وتنطفأ اللمبة الحمراء الخاصة بالمحرك ٢٠ واللمبة الحمراء في الدوائر العامة.



# التشغيل العادى للمحطة

- 1. توضع جميع الطلمبات على وضع التشغيل الكهربائي ويفتح محبس الطرد تدريجياً لكل طلمبة مياه عكرة تبدأ في الدوران ثم طلمبات المدينة تباعا.
- ٢. يتم ضبط فتحات المحابس للطلمبات العاملة على الفتحات التي تحقق الإتزان لهيدروليكي للمحطة.
  - ٣. يتم فتح محابس صرف الروبة في كل الحاويات مرتان في كل وردية
- عند توقف السحب من المدينة يزداد الضغط كما يزداد ارتفاع المياه في خزان المياه نظراً لعدم وجود سحب وتتوقف طلمبات المدينة.
  - ٥. ترتفع المياه في خزان المدينة وتتوقف الطلمبات المغذية لهذا الخزان.
  - آ. ترتفع المياه في المرشحات وتتوقف طلمبات المياه العكرة وتتوقف تبعا لها طلمبات حقن الشبة وطلمبة ضخ المياه لجهاز الكلور.
    - ٧. يمكن إيقاف الطلمبة عن طريق مفتاح التشغيل (يدوى أوتوماتيكي).
      - $\Lambda_{1}$  عند توقف المحطة تقفل محابس الطرد لطلمبات المدينة والعكرة.

USAID EGYPT	
برنامج الصيانة	
	٣٤



# الصيانة اليومية

- يتم مراجعة مصفاة السحب والفانوس كل يوم ويتم تنظيفها.
- يتم تغيير المضخات المستعمله كل يوم بالمضخات الاحتياطية.
- يتم تزييت عامود محبس العوامة الموجودة بحاوية الترسيب النهائي.
- النظافة الدورية للمرشحات ومتابعة فرق الضغط عند الدخول والخروج بحيث لا يزيد عن ٥,٠جوى.
  - تشحيم المحركات كهربية من الاماكن المخصصة لذلك.
  - نظافة الأجزاء الخارجية لجميع المحركات من الأتربة لضمان سلامة التبريد.

•

٣0



# الصيانة الاسبوعية

- يتم تكرار ماسبق في الصيانة اليومية.
- التفتيش على جميع الوصلات الملحومة والتأكد من عدم وجود تسرب.
  - يتم عمل نظافة للوحات التشغيل والتحكم باستخدام هواء جاف.
- يتم عمل اختبار لمعدل تصرف المحطة والتأكد من كمية المياه المنقاة في الساعة
- يتم التأكد من سلامة عمل جميع الخلاطات كما يتم التأكد من العامود وريشة القلاب.
  - يتم تنظيف المحطة والتخلص من الرواسب.
- يتم عمل اختبار للرمال والزلط المستخدمين في الترشيح والتأكد من مطابقتها للمو اصفات المطلوبة.



## الصيانة الشهرية

- يتم تكرار ما سبق في الصيانة الاسبوعية.
- يتم قياس التيار على المحركات المختلفة بالمحطة بو اسطة بنسة أمبير ومقارنتها بالقيمة المعتاده حسب لوحة كل محرك على حدة.
- عند وجود قيمة للتيار أعلى من المعدل خاصة بأحد المحركات كهربية يجب الكشف عن سبب زيادة التيار المسحوب وعمل الاصلاح اللازم.
  - مراجعة جودة التوصيلات الكهربية باللوحات والمعدات المختلفة.
- التأكد من نقط التلامس الكهربية للكونتاكتورات والمفاتيح ومعالجة أى أكسدة إن وجدت.

٣٧



### الصيانة النصف سنوية

- يتم تكرار ما سبق في الصيانة الشهرية.
- المحركات الكهربية: يتم اعادة تشحيم رولمان البلى الخاص بها بعد إزالة الشحم القديم والنظافة بشحم لايتأثر بالماء وتتحمل درجة حرارة حتى ٩٠°م.
- طلمبات المأخذ: يتم تشحيم رولمان البلى الخاص بالطلمبة بشحم متعدد الأغراض لا يتأثر بالماء.
- الخلاط السريع: يتم الكشف على رولمان البلى وتثبيت العامود ويعاد تشحيمه بعد إزالة الشحم القديم والنظافة بشحم متعدد الاغراض ولا يتأثر بالماء.
- الطلمبات الغاطسة بحوض تجميع روبة المروق وغسيل المرشحات: الكشف عن الزيت المستخدم واذا كان غير نظيف أو معتم، يستبدل بآخر جديد ويستخدم زيت تربيني أو حسب توصيات الجهة المصنعة.
  - يتم اختبار المياه المنقاه والتأكد من مواصفاتها حسب المواصفات المصرية .



# الصيانة السنوية

- يتم تكرار ما سبق في الصيانة النصف سنوية.
- الخلاط البطئ: يتم تغيير زيت صندوق التروس بآخر جديد كل عام أو كل معلم الموصى به طبقا لتعليمات المصنع (يستخدم زيت موبيلوب طبقا للمواصفات العالمية).
- يتم عمل اختبار للرمال والزلط المستخدمين في الترشيح والتأكد من مطابقتها للمواصفات المطلوبة.

٣



## تعليمات صيانة الطلمبات

## • التفتيش والملء:

ويتمان معا في آن واحد ويجب إدارة عامود الطلمبة باليد أثناء الاجراء وببطء (يمكن فك غطاء مروحه المحرك الكهربي لهذا الغرض).

#### • عملية الإمداد (التحضير):

يتم فتح محبس الغلق على خط الطرد وفي حالة وجود سائل به يندفع إلى الطلمبة ويتم النقتيش بفتح محبس الغلق على خط التحضير.

#### • تقدير الاتجاه:

يجب أن يكون دوران المحرك الكهربي في نفس الاتجاه المحدد على الطلمبة وللتأكد من ذلك يتم تشغيل لحظى للمحرك الكهربي وأيقافه وملاحظة اتجاه الدوران وعند عدم مطابقته يتم استبدال فاز مكان الآخر في محركات ذات الثلاثة فازات وفي المحركات الأخرى يتم الاستعانة بالفنيين المختصين.



# تعليمات صيانة الطلمبات

- التشغيل الأولى:
- صمام الدخول يفتح بالكامل ويغلق صمام التحضير (التصريف). يتم تشغيل المحرك الكهربي.
  - عدم كفاية التحضير:

عند الملاحظة لعدم كفاية التصرف توقف الطلمبة ويعاد التحضير.

- ضبط قيمة التصرف:
- بعد الوصول إلى سرعة الدوران يجب أن يكون صمام الغلق على خط الطرد مفتوح بالكامل للوصول إلى القدر المطلوب من التصرف دون أن يؤثر ذلك على المحرك الكهربي سواء في السرعة أو الأمبير.

٤



## تعليمات صيانة الطلمبات

- غلق محبس التصريف:
- يؤدى اغلاق محبس التصريف أثناء التشغيل ولفترات زمنية طويلة نسبيا إلى تلف الطلمبة ولذا يتم الغلق متوافقا مع عملية الايقاف.
  - زيادة التصرف:
- اذا كان التصرف أعلى من المحدد في مواصفات الطلمبة يجب ملاحظة ما يلي:
- ألا يكون خط السحب أعلى من الطلمبة وكذلك خط الطرد لا يكون منخفض عنها وان يبقى ضغط التصرف فى الحدود الملائمة.
- عدم وجود فقاعات بالمياه لما لها من أثر ضار على أجزاء الطلمبة
   وكذلك تسبب عدم دقة القياسات.



### تعليمات صيانة الطلمبات

- كيفية تغيير حلقات الإحكام (الحشو):
- فك الصامولتين من على الجوايط.
  - قم برفع الجلاند.
- انزع الحلقات القديمة من مكانها على العامود ونظفه.
- اثنى حلقات الحشو الجديدة فى اتجاه دائرى وادفعها على عامود الطلمبة برفق مع تعديل اماكن القطع تبادليا.
  - ادخل الجلاند واربط صامولتيه على الجوايط.
- اربط بانتظام كلتا الصامولتين حتى يضغط الجلاند على الحشو وتصبح قوى الاحتكاك محسوسة عند دور ان العمود باليد عندئذ إرخى الصامولتين قليلا وأعد الربط باليد.
  - الدوران الجاف:

يجب عدم إدارة الطلمبة بدون وجود مياه ولو لحظيا لما ينتج عن ذلك من تلف للأسطح الانز لاقية لمانع التسرب.

٤٣



# صيانة المرشحات

### صيانة الوسط الترشيحي

- يمكن تغيير الحصى والرمل كل عام أو فى الحالات التى تصل بها مرحلة الغسيل إلى عدة مرات فى الوردية الواحدة.
- يجب إختبار الحصى والرمل من السيلكا النقية على ان يقوم المورد بتقديم شهادة معتمدة لصلاحية الرمل والحصى ويكون الرمل والحصى نظيفين وخالين من الأتربة.
- للتأكد من صلاحية الرمل أو الحصى يمكن إجراء التجربة الآتية: توضع
  كمية من الرمل والحصى معروف وزنها فى حمض الهيدروكلوريك تركيز
  ١٠ % وبعد ٢٤ ساعة تغسل وتجفف ويعاد وزنها وفى حالة عدم نقص
  وزنها عن ٥ % تكون صالحة للاستعمال.



## صيانة المرشحات

### طريقة غسيل المرشحات

- يقفل محبس دخول المياه المراد ترشيحها (المروقة) إلى المرشح.
  - يفتح محبس خروج المياه الخاص بالغسيل على نفس المرشح.
  - يقفل محبس خروج المياه المرشحة المركب على نفس المرشح.
- يفتح محبس الفراشة والذي يسمح بدخول الهواء من نافخ الهواء.
- يتم تشغيل نافخ الهواء لإمداد المرشح بالهواء الذي يتخلل طبقة الحصى والرمل من أسفل لأعلى والذي يعمل على طرد المياه من المرشح ويستمر التشغيل من ٢ إلى ٣ دقائق ثم يوقف نافخ الهواء ويقفل محبس الهواء.
  - يفتح محبس دخول المياه الخاص بالغسيل بعد تشغيل طلمبة الغسيل.
- تترك المياه تمر من أسفل لأعلى حتى تتأكد أن المياه الخارجة من المرشح نظيفة من خلال ماسورة الغسيل.
  - ، ، توقف طلمبة الغسيل ويقفل محبس الغسيل.



# صيانة المرشحات

### طريقة غسيل المرشحات (تابع)

- يفتح محبس دخول المياه المراد ترشيحها (المروقة).
  - يفتح محبس التحضير (التشطيف) لمدة ٥ دقائق.
- يقفل محبس التشطيف ومحبس خروج مياه الغسيل.
  - يفتح محبس خروج المياه المرشحة.
- يفتح محبس التهوية ٥,٠ بوصة ويترك حتى تتأكد من خلو المرشح من الهواء ويخرج الماء من خلال ماسورة التهوية ٥,٠ بوصة.
  - يقفل المحبس الخاص بالتهوية ٥،٥ بوصة.
  - نلاحظ انخفاض فرق الضغط في عدادات قياس الضغط المركبة بحاوية المرشح.
    - تكرر الخطوات السابقة مع جميع المرشحات.
  - تتميز المرشحات المستخدمة بإمكانية غسيل أحد المرشحات بحيث يستمر المرشحين الآخرين في عملية الترشيح المعتادة وذلك لانفصال المراحل السابقة عن بعضها وقدرتها على إنتاج مياه مرشحة باستمرار أثناء الغسيل دون توقف.





## مشاكل التشغيل وطرق التغلب عليها

- سوء نوعية المياه المنتجة
  - المجموعة الأولى:
- عطل بالخلاط المروحي السريع.
- عطل بالخلاط المروحي البطئ . عطل بطلمبة خلط الكيماويات أو عدم مناسبة كمية الكيماويات التي تضخها.
  - عطل جهاز حقن الكلور أو أنه لا يعطى النسب المضبوطة للكلور.

    - إصلاح الخلاط المروحي السريع.
    - أصلاح الخلاط المروحي البطئ.
    - إصلاح أو ضبط طلمبة ضخ الكيماويات.
      - إصلاح أو ضبط جهاز ضخ الكلور.



# مشاكل التشغيل وطرق التغلب عليها

### سوء نوعية المياه المنتجة

- المجموعة الثانية:
- عدم سحب مياه الروبة بانتظام / تعطل طلمبة سحب الروبة.
  - الوقت اللازم للترسيب غير مناسب.

## • العلاج:

- سحب الروبة بانتظام / إصلاح طلمبة سحب الروبة.
  - ضبط الوقت اللازم للترسيب.
  - تقليل سرعة المياه للحصول على الترسيب الأمثل.

٤٩



## مشاكل التشغيل وطرق التغلب عليها

#### سوء نوعية المياه المنتجة

#### المجموعة الثالثة:

- عدم إجراء الغسيل العكسى للمرشحات في التوقيت المناسب.
  - عطل في نافخ الهواء.
  - · عطل في طلمبة الغسيل العكسى أو ضغط غير كاف منها.
- عطل جهاز حقن الكلور أو أنه لا يعطى النسب المضبوطة للكلور.
  - الرمل والحصى قد يحتاجان تغيير.

#### العلاج:

- عمل الغسيل العكسى للمرشحات في التوقيتات المناسبة.
  - إصلاح عطل نافخ الهواء.
  - إصلاح عطل طلمبة الغسيل العكسى.
  - إصلاح جهاز حقن الكلور أو ضبطه.
  - تغيير الرمل والحصى بعد اختبار صلاحيته.



#### أعطال الطلميات

### الطلمبة تعمل ولكن لا تضخ مياه بالقدر المطلوب

### الأسباب:

- وجود هواء في خط السحب.
- انسداد محبس عدم الرجوع على خط السحب بالعوالق.
  - الطلمبة تدور في اتجاه عكسي.
  - تلف الجوانات الداخلية للطلمبة.
  - تلف ريشة الطلمبة أو عدم تثبيتها في العمود الدوار.

#### العلاج:

- سحب الهواء من خط السحب.
- التأكد من أن جميع الوصلات أو الفلانشات مربوطة جيداً ولا يوجد تسرب للهواء.
- تنظيف محبس عدّم الرجوع على خط السحب والتأكد من أنه يعمل بصورة جيدة.
  - تصحيح اتجاه دور أن الطلمبة عن طريق تبديل وضع فازاتان.
    - تغيير الجوانات الداخلية للطلمبة.
  - تغيير ريشة الطلمبة إذا كانت متآكلة أو تثبيتها جيداً في العمود الدوار.

٥١



#### أعطال الطلمبات

#### الطلمبة تعمل ولكن هناك اهتزازات:

#### سباب:

- عدم تثبیت الطلمبة والمحرك الكهربی جیداً.
- عدم استقامة عامود الطلمبة مع عامود المحرك الكهربي.
  - تآكل عامود الإدارة أو انحناؤه.
    - تأكل في كراسي التحميل.

#### لعلاج

- تثبيت الطلمبة والمحرك الكهربي جيداً في القاعدة.
- تأكيد استقامة عامود الطلمبة وعامود المحرك الكهربي.
  - تغيير كراسي التحميل في الأوقات المناسبة.
- تغيير أو إصلاح عامود الإدارة (تزويد لحام أو استعدال).



### أعطال الطلمبات

#### صدور صوت عالى من المروحة أثناء الدوران:

#### الأسباب:

- تلف رولمان بلى كراسى التحميل أو تأكل جلب كراسى التحميل.
- احتكاك الأجزاء الدوارة بالثابتة داخل الطلمبة / وصول أجسام صلبة إلى الطلمبة.

#### العلاج:

- تغيير رولمان بلي كراسي التحميل أو عمل جلب جديدة لكراسي التحميل.
- تثبيت الأجزاء الداخلية للطلمبة جيداً حتى لا يحدث احتكاك بين الأجزاء الدوارة والثابتة.
  - فك الطلمبة وإزالة الأجسام الصلبة وتنظيفها من الرواسب.

٥٣



### محطات تنقية مياه الشرب النقالي المطورة

## المنظومة الأولى:

وهى تعتمد على الترشيح المباشر ذو المرحلتين وتعطى هذه المنظومة تصرف يعادل نفس التصدف المنظومة تصرف يعادل نفس التسمو المسطة الأصلية وهو ١٠٠ م٣/ ساعة، وكذلك فقد تم تطوير هذه المنظومة نفسها وذلك بالاستغناء عن مرشحات الضغط واستخدام عدد (٢) مرشح خشن (يتكون الوسط الترشيحي من حبيبات من الرمل خشنة نسبيا) يعملان على التوازى حيث تم رفع تصرف تلك المنظومة إلى ٢٠٠٠ م٣/ساعة (١٠٠ م٣/ساعة لكل خط أو مرشح خشن).

#### المنظومة الثانية:

وهي تعتمد على الترويب المندرج بالنلامس المنبوع بالترشيح السريع. وتعطى هذه المنظومة تصرف حوالى ٨٥ م٣/ ساعة (نصرف إضافي). الأمر الذي يعنى بدوره ما يلي:

- إمكانية الحصول على نفس تصرف المحطة الأصلية من المنظومة الأولى بإستغلال جزء من وحدات المحطة الأصلية لايتعدى نصف هذه الوحدات.
  - زيادة الطاقة الإنتاجية للمحطة بقيمة ٢٨٥ % في حالة تشغيل المنظومة الثانية.



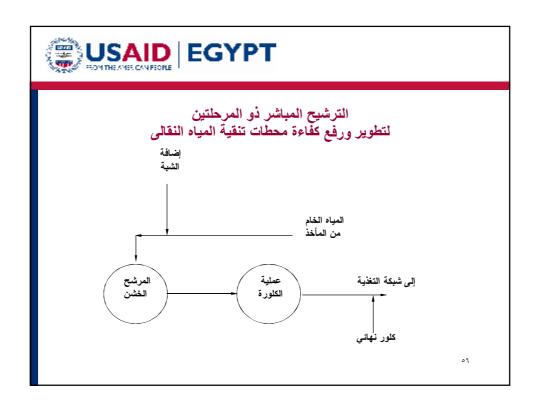
# المنظومة الأولى (الترشيح المباشر)

### الوحدات الأساسية للمنظومة الأولى:

- مهمات تحضير وإضافة المروب (الشبة)
- مرشح التلامس الخشن Rough / Contact Filter
  - مهمات التعقيم (إضافة الكلور)
    - مهمات إضافية

### مراحل التشغيل لمكونات المنظومة الأولى:

نتلخص في سحب المياه الخام من مصادرها السطحية حيث يتم إضافة محلول الشبة (بعد تجهيزه) إلى المياه الخام من خلال عملية الحقن والخلط خلال المسار (بعد ذلك يتم إدخال المياه مباشرة إلى المرشح الخشن حيث يعمل ذلك المرشح بمعدلات ترشيح كبيرة تحت ظروف المياه الخام الحالية في مصر وذلك لفترات زمنية طويلة قبل الحاجة لغسيل المرشح.





### وظائف المرشح الخشن في المنظومة الأولى

### الوظيفة الأولى:

حجز المواد الصلبة العالقة بنسبة تصل إلى ٩٥% وكذلك إزالة الطحالب الموجودة بالمياه.

### الوظيفة الثانية:

يعمل المرشح كمروب وتتكون بداخله الندف حيث تحجز، فعند تكون الندف يكبر حجم المواد العالقة مما يؤدى إلى حجز جزء كبير منها داخل المرشح نفسه كما يتميز ذلك المرشح بقدره فائقة على خفض قيمة العكارة وباقى الملوثات من المياه الخام. بعد ذلك تصبح المياه المعالجة قابلة للشرب بعد مرحلة التعقيم مباشرة. وتتم عملية غسيل المرشحات الخشنة كما هو الحال بالنسبة لمرشحات الضغط.

٥١

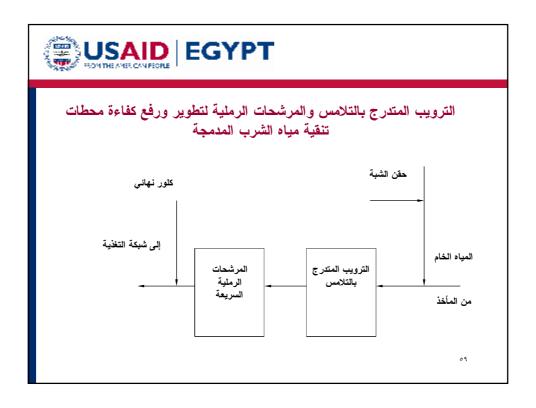


# المنظومة الثانية (باستخدام الترويب المتدرج بالتلامس)

### مكونات المنظومة الثانية:

هى عبارة عن الوحدات التى لم تستغل من المحطة النقالي ضمن المنظومة الأولى من التطوير وتشمل:

- مهمات تحضير وإضافة الشبه والكلور (مشتركة مع المنظومة الأولى).
  - خزان الترویب (جزء من الترسیب النهائی سابقا).
  - المرشحات السريعة (جزء من الترسيب النهائي + أحواض الترويب القديمة).





# مراحل التشغيل لمكونات المنظومة الثانية

أ- سحب المياه الخام من مصادرها السطحية حيث يتم إضافة محلول الشبه إلى المياه الخام من خلال عملية حقن خلال المسار كما في المنظومة الأولى.

وبعد ذلك تدخل المياه إلى خزان الترويب (ترويب متدرج بالتلامس) وهو عبارة عن جزء من أحواض الترسيب الأصلية يتم تعديله بإضافة طبقات من الزلط بترتيب معين ليتم خلاله إتمام عملية الترويب المتدرج بالتلامس.

- ب- بعد إتمام عملية الترويب المتدرج بالتلامس تدخل المياه إلى المرشحات الرملية وهي في هذه المنظومة عبارة عن جزئين (مرشحين):
  - المرشح الأول: يقع في منطقة الترويب في المحطة الأصلية.
- المرشح الثاني: يقع في جزء من حوض الترسيب النهائي للمحطة الأصلية.

٦.



## التقنيات المتطورة لعملية الترويق

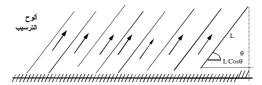
### نظرية ألواح وأنابيب التسرسسيب

بتحويل أو إستبدال أى حيز قد يمكن استخدامه لإتمام عملية الترسيب العادى فى حوض الترسيب البسيط إلى عدد كبير من الأحواض كل حوض منها عبارة عن الحيز أو المسافة بين كل لوحين من ألواح الترسيب المتراصة بنظام هندسى معين، وذلك مع وجود فارق بسيط يتمثل فى الحد من عمق حوض الترسيب حيث يتمثل العمق فى هذه الحالة فى مسافة بسيطة هى تلك الوَّاقعة بينَ كُلُّ لوحين متجاورين.



# نموذج لمنظومات ألواح الترسيب

نظرية ألواح وأنابيب التسرسسيب



في هذه المنظومة فإن المساحة الإعتبارية لحوض الترسيب تقدر في هذه الحالة على أنها المساحة الإجمالية لمجموع مساحات مساقط ألواح الترسيب المائلة على المستوى الأفقى وبالتالي وبفرض أن:

 $N = \frac{1}{2}$  acc lldle  $N = \frac{1}{2}$ 

عرض الألواح B = عرض منطقة الترسيب الفعالة

 $N*L*\cos\theta*B=$  الترسيب حوض الترسيب...

وبالتالي يتضح وببساطة مدى إمكانية زيادة المسطح الفعال لحوض الترسيب في حدود واسعة جدا

وذلك مع استخدام عدد غير كبير من ألواح الترسيب.



# مميزات استخدام ألواح وأنابيب الترسيب:

- مضاعفة مسطح الترسيب الفعال الأمر الذي يتيح إمكانية الإستفادة من أي حيز ترسيب مهما كان صغير.
  - زيادة كفاءة عملية الترسيب عن طريق زيادة حجم التصرف التصميمي لحيز الترسيب كنتيجة لخفض زمن بقاء المياه خلال مرحلة الترويق.
- الحد من التكلفة الإنشائية لأى مهمات ترسيب مستجدة، مثل إنشاء أحواض ترسيب جديدة، حيث يكتفى بتطوير الأحواض الحالية عن طريق إضافة ألواح أو أنابيب ترسيب يتم تركيبها وتنظيمها داخل المنشآت أو حيز الترسيب الحالى بمحطة التنقية.







أعد هذا المستند مشروع دعم قطاع المياه و الصرف الصحي الممول من الوكالة الأمريكية للتنمية الدولية بموجب عقد رقم 00,007-00-00-00 بالتعاون مع الشركة القابضة لمياه الشرب و الصرف الصحى www.egyptwwss.org