



# برنامج إعداد و تنمية القيادات الوسطى

الوحدة التدريبية الثانية

المنظومة الفنية المتكاملة لتنقية مياه الشرب ومعالجة مياه الصرف الصحي



تم اعداد هذا المستند بواسطة مشروع دعم قطاع المياه و الصرف الصحى الممول من الوكالة الأمريكية للتنمية الدولية

# برنامج إعداد و تنمية القيادات الوسطى

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

# الوحدة التدريبية الثانية

المنظومة الفنية المتكاملة لتنقية مياه الشرب ومعالجة مياه الصرف الصحى



# المصادر الطبيعية للمياه والاحتياجات المانية واستخدماتها وأعمال تجميع المياه السطحية (العكرة)

#### محتويات العرض الفني للمحاضرة الأولى

- 1. أهمية المياه في الحياة
- 2. الأمراض ذات الصلة بالمياه
- 3. الدورة الهيدرولوجية (الدورة المائية في الطبيعة)
  - 4. المصادر الطبيعية للمياه
- 5. اختيار مصدر المياه الطبيعي الملائم للتنقية لاستخدامه كمياه شرب
  - 6. استعمالات المياه في الأنشطة السكانية بالمدن والقرى
    - 7. الأعمال الهندسية لتجميع المياه السطحية
      - ٧-١ المأخذ
      - ٧-٢ مواسير المأخذ
  - ٧-٣ محطة طلمبات ضخ ورفع المياه السطحية العكرة



#### ١- أهمية المياه في الحياة

- 1. الماء يدخل في جميع الكائنات الحية بمختلف صورها وأشكالها
  - 2. الماء من العوامل الأساسية لعملية التمثيل الضوئى
  - 3. الماء أكبر مذيب للعديد من المواد العضوية وغير العضوية
- 4. الماء يشترك في جميع التفاعلات الحيوية المختلفة لجميع الكائنات الحية
  - 5. الماء من أهم السوائل الأساسية بالجسم
- 6. الماء لازم لري المزروعات لإنتاج المحاصيل والأطعمة وتربية الحيوانات والأسماك
  - 7. الماء يلزم لإنتاج وتوليد الطاقة
  - 8. الماء للتبريد وتقليل الحرارة والترطيب والتهوية
- 9. الماء (المسطحات والمجارى المائية والبحار والمحيطات) تستخدم في المواصلات ونقل المواد
   و الملاحة
  - 01. الماء يستخدم لكل الأنشطة الإنسانية والصحة العامة ونظافة البيئية والأنشطة الترفيهية

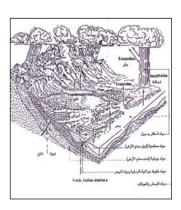


#### ٢- الأمراض ذات الصلة بالمياه

- الأمراض المحمولة بالمياه هي (الكوليرا حمى التيفود الدسنتاريا الباسلية وألتهابات الكبد المعدية وإصابات الإسهال والجارديا).
  - الأمراض الناجمة عن عدم الغسيل بالماء أو عدم وجود المياه هي (الأمراض والتهابات الجلد والعيون (التراكوما الرمد الصديدي الدوسنتاريا الأمينية الباراتيفويد الأنكاستوما).
    - الأمراض المتمركزة في الماء (البلهارسيا والدودة الشريطية).
- الأمراض وثيقة الصلة بالماء (الحمى الصفراء التى تنقلها بعوضة أيدس ايجبتاى ومرض الفلاريا والملاريا اللذان ينقلهما البعوض وعمى الجور الذى تنقلة ذبابة الذكفاء (السيموليم).

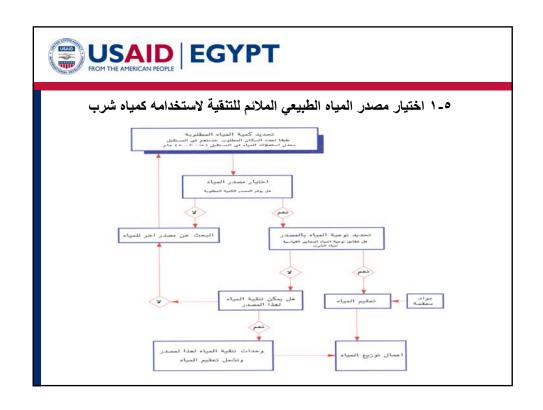


# ٣- الدورة الهيدرولوجية (الدورة المائية في الطبيعة)



يتكون ثلاثة أرباع سطح الكرة الأرضية من مسطحات مائية هائلة متمثلة في البحار والمحيطات وتتبخر منها المياه بفضل الشمس وتسقط الأمطار على سطح الأرض، وهذا المطر عند سقوطه يتبخر بعضة مباشرة من سطح الأرض ويتسرب جزء منه داخل الأرض مكونا ما يسمى بالمياه الجوفية أما الجزء الأكبر منه فإنه يسيل على سطح الأرض مكونا جداول صغيرة تتجمع في جداول أكبر منها حتى تصل إلى أنهار تسير حتى تصب في البحار والمحيطات لتعود ثانيا وتتبخر إلى طبقات الجو ( وبذلك لا يكون هناك أى فاقد في المياه بل هناك دورة لانهائية من البحر إلى الجو ومن الجو إلى الأرض ومن الأرض إلى البحر) وهو أيضا ما يعرف بأسم الدورة المائية الطبيعية.







#### ٥-٢ اختيار مصدر المياه الطبيعى الملائم للتنقية لاستخدامه كمياه شرب





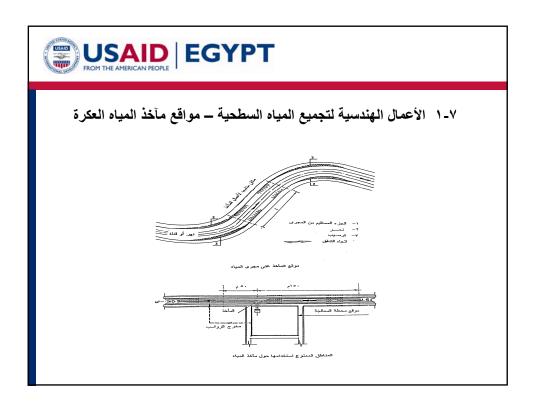
#### ٦- استعمالات المياه في الأنشطة السكانية بالمدن والقرى

#### أولاً: استعمالات المياه المختلفة

- 1. الاستهلاك المنزلي (مياه للشرب للنظافة الشخصية والعامة وأعداد الطعام)
  - 2. الاستهلاك الصناعي (الخدمي) داخل الكتلة السكنية
- ق. الاستهلاك الصناعي بالمناطق الصناعية (الصناعات الهندسية الصناعات الدوائية الصناعات الغذائية التعليب وتجهيز الطعام الصناعات الكيميائية الصناعات المعدنية)
  - 4. الاستهلاك التجاري (الأسواق والمحلات التجارية والمولات)
  - 5. الاستهلاك العام (المستشفيات دور العبادة المعاهد التعليمية المدارس النوادى الفنادق)
- الفاقد في محطات تنقية مياه الشرب الفاقد في شبكات توزيع مياه الشرب الفاقد داخل المباني بالجهزة الصحية

#### ثانياً: معدلات استهلاك المياه

- 1. معدل استهلاك الفرد من المياه بالمدن السكنية القديمة من ١٥٠-٢٥٠ لتر /فرد/يوم
  - 2. معدل استهلاك الفرد من المياه بالمدن السكنية الجديدة ٣٠٠ لتر/فرد/يوم
    - 3. معدل استهلاك الفرد من المياه بالقرى من ١٠٠-١٥٠ لتر/فرد/يوم

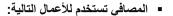


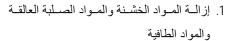






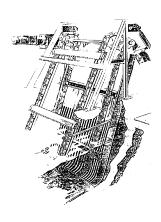
#### ٧-٤ المصافى

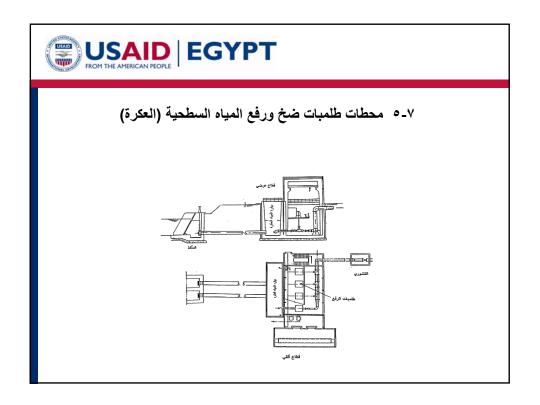




- 2. منع قفل وانسداد المواسير
- منع تهشم أو تحطيم أو تأكل المضخات والأجزاء الميكانيكية المتحركة بالمحطة

يجب أن يتم التخلص من المواد المحجوزة أمام المصافي بمأخذ محطات التنقية بعيدا عن المأخذ دون أن يسبب أي تلوث للبيئة المحيطة











# تكنولوجيا تنقية مياه الشرب (المياه السطحية العكرة) الترسيب الطبيعي والترويب والترويق والترشيح والتعقيم

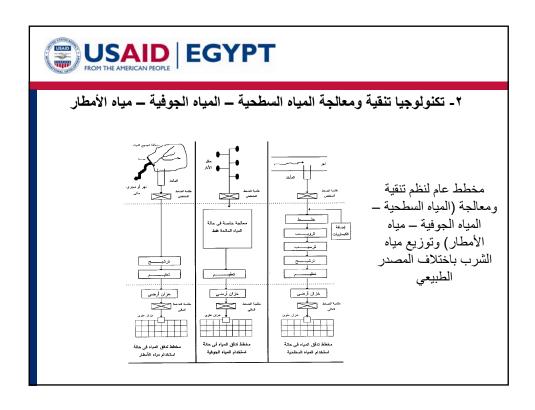
#### محتويات العرض الفني للمحاضرة الثانية

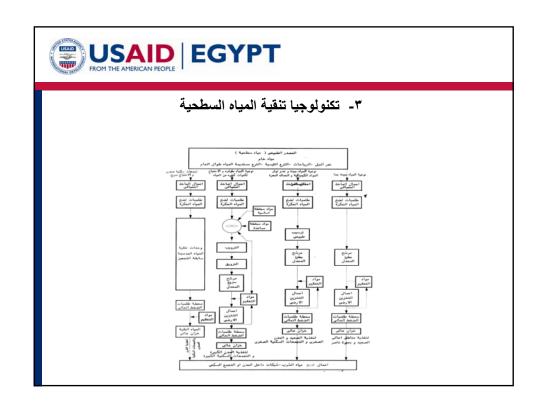
- الأهداف العامة لتنقية المياه
- 2. تكنولوجيا تنقية ومعالجة المياه السطحية المياه الجوفية مياه الأمطار
  - 3. تكنولوجيا تنقية المياه السطحية
    - 4. الترسيب الطبيعي
    - 5. التنديف والترويب
  - 6. أحواض المروقات الترويب والترسيب
    - 7. أحواض المروقات سريعة المعدل
      - أحواض المروقات النابض
  - 9. أحواض المروقات النابض الفائق المعدل
  - 10. المرشحات الرملية (بطيئة المعدل وسريعة المعدل وتحت الضغط)
    - 11. الغرض من عملية التعقيم في تنقية مياه الشرب
      - 12. محطات تنقية مياه الشرب المدمجة والنقالي
    - 13. محطات تحلية مياه البحار والمياه الجوفية شديدة الملوحة



#### ١- الأهداف العامة لتنقية المياه

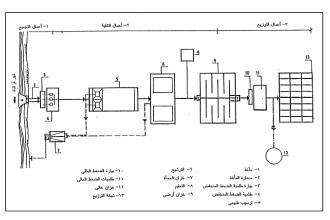
- 1. إزالة المواد العالقة أو الطافية الموجودة بالمياه
- 2. إزالة المواد المتعلقة صغيرة الحجم مثل الطين والسيلت
- 3. إزالة المواد الصلبة الذائبة العضوية وغير العضوية (أملاح المعادن) الغير مسموح بها
  - 4. إزالة الغازات الذائبة مثل كبريتيد الهيدروجين وثاني أكسيد الكربون والأمونيا
    - 5. إزالة العناصر المسببة للون والمذاق والرائحة في الماء
      - إزالة الدهون والزيوت
    - 7. إزالة البكتريا والفيروسات والجراثيم الضارة بصحة الإنسان
- 8. الإبقاء أو إزالة بعض العناصر لتفي بمتطلبات نوعية المياه المطلوبة للصناعة أو المنزلية أو للزراعة
  - 9. الحد من تلوث المياه
  - 01. إعادة تدوير المياه الملوثة وذلك بعد معالجتها أو تنقيتها للاستفادة منها
  - 11. مواكبة وتطبيق التشريعات والقوانين السارية ذات الصلة بحماية المياه والبيئية من التلوث







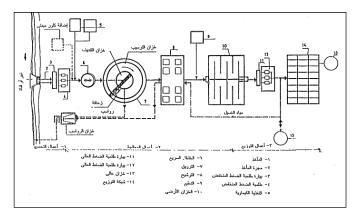
#### ٣- تكنولوجيا تنقية المياه السطحية المرشحات بطيئة المعدل



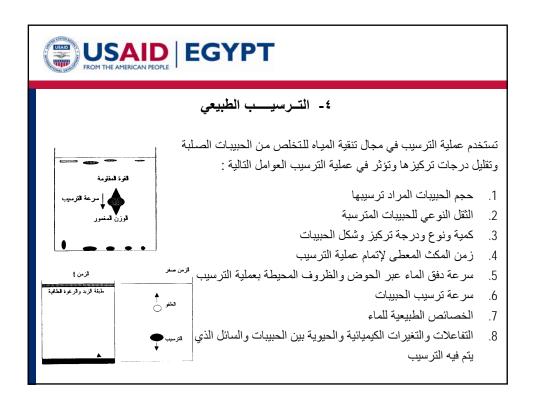
رسم تخطيطى لمسار المياه في وحدات تنقية المياه السطحية بنظام الترشيح الرملي بطيء المعدل

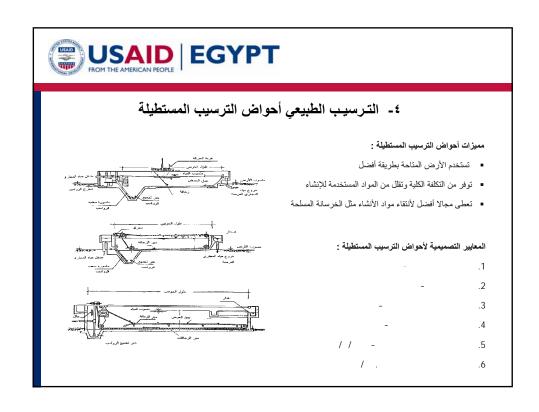


### ٣- تكنولوجيا تنقية المياه السطحية المرشحات سريعة المعدل



رسم تخطيطي لمسار المياه في وحدات تنقية المياه السطحية بنظام المرشح الرملي سريع المعدل







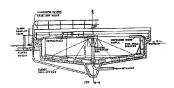
#### ٤- الترسيب الطبيعي أحواض الترسيب الدائرية

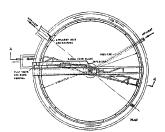
#### مميزات أحواض الترسيب الدائرية

- معدل التحميل على الهدارات الخارجية الأحواض الترسيب كبيرة
  - المساحة السطحية للحوض عالية
  - تعطى كفاءة وسهولة في إزالة الحبيبات العالقة والدقيقة



- - .2
  - .3
- .4

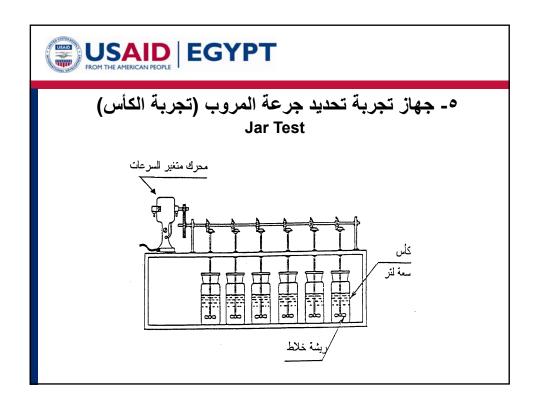


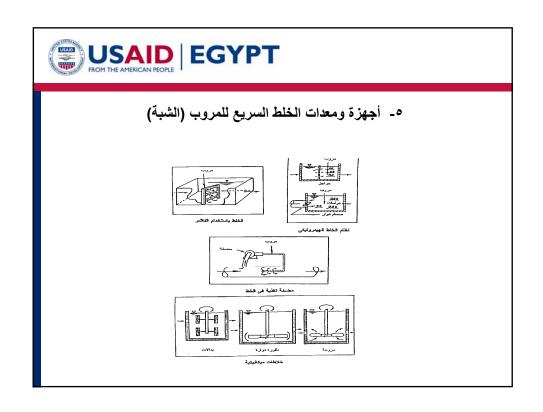




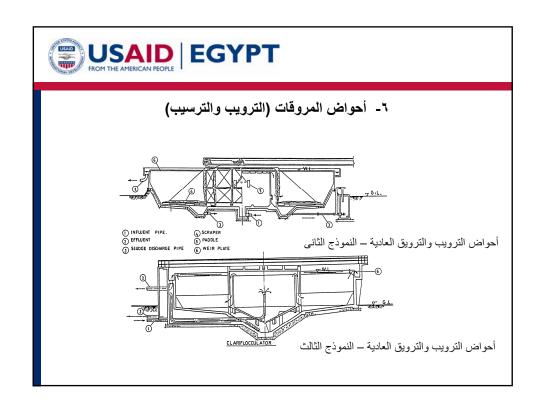
#### ٥- التنديف والترويب (التجلط)

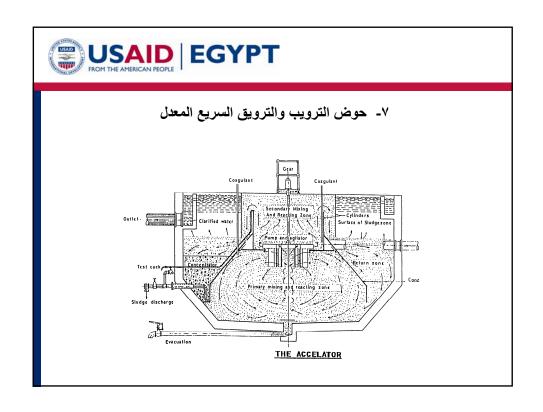
- التنديف والترويب من العمليات الهامة في وحدات تنقية المياه ومعالجة الفضلات السائلة، والتي تستخدم للتخلص من المواد الدقيقة العالقة (الغروانية) التي تأتي باللون والعكارة، وعادة ما تكون العكارة نتيجة وجود كميات قليلة من الطين الغروى العالق وبعض المعادن والمواد العضوية. أما اللون فيأتي من هايدروكسيد المعادن الغروية، وعادة ينسب إلى مركبات عضوية معقدة. وفي المحاليل نسبيا فإن بعض هذه الحبيبات لا تتصرف كجسيمات منفصلة أو متفردة، غير أنها تتصادم مع بعضها، وتتحد أثناء ترسبها وبذا تزيد سرعتها. وعملية التنديف تعتمد على فرصة التقاء الحبيبات، والتدفق السطحي، وعمق الحوض، وميل السرعة في النظام، ودرجة تركيز الجسيمات، ومقاس الحبيبات وخصائص المياه (درجة الحرارة، الرقم الأيدروجيني، الأيونات، والعكارة)، نوع وطبيعة وخواص المروبات، وزمن وسرعة الترويب
  - ومن أهم أمثلة المروبات:
  - 1. مروبات الألمونيوم مثل: (كبريتات الألومنيوم، وشب البوتاسيوم، وألومنات الصوديوم)
    - 2. مروبات الحديد وتضم الكوبراس المكلور
- 3. مساعدات المروبات مثل السيلكا النشطة، والمواد مثل طين البنتوبيت، ودقيق السيلكا، والحجر الجيرى، والكربون النشط، والمواد المؤكسدة مثل الكلور، وبرمنجنات البوتاسيوم، والأوزون)، والمواد متعددة الكتروليت

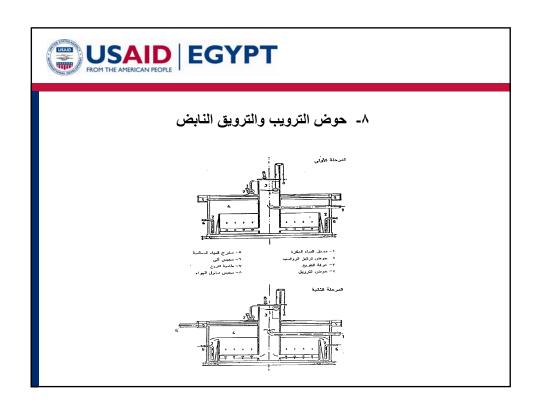






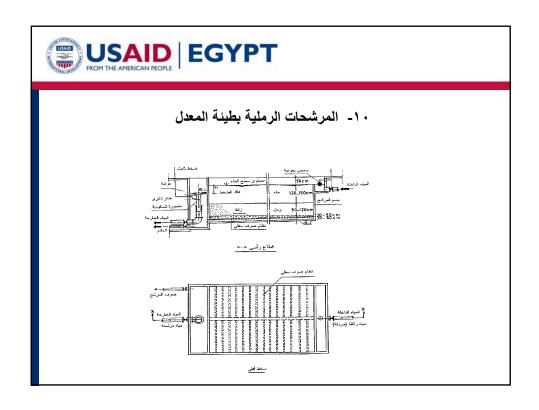








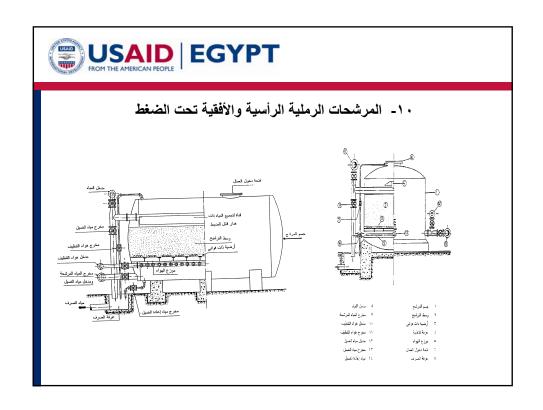






١.



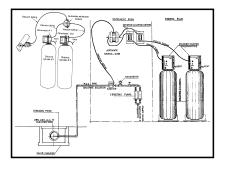




#### ١١- الغرض من عملية التعقيم للمياه

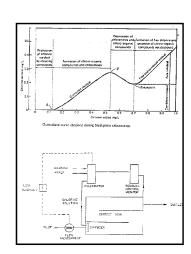
#### الغرض من عملية تعقيم المياه

- قتل جميع الكائنات الدقيقة والجراثيم والتلوث من المياه بما فيها الأنواع الضارة والمسببة للأمراض. إزالة الأمونيا
- أكسدة المواد مثل كبريتيد الهيدروجين والحديد
- طرق التعقيم المستخدمة في محطات تنقية مياه
  - الأشعة فوق البنفسجية .1
  - غاز الكلور ومركبات الكلور
    - الأوزون

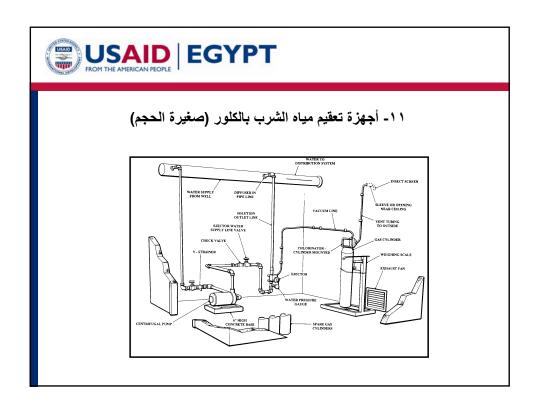


# USAID EGYPT

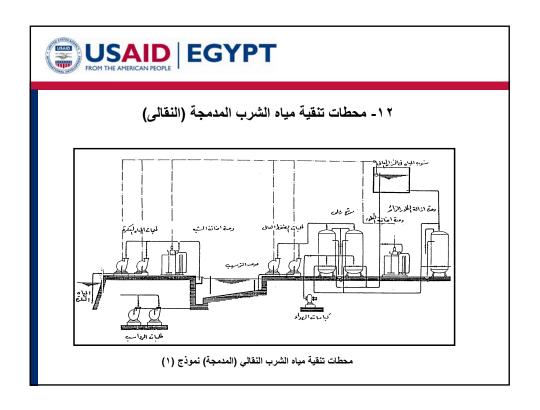
## ١١- العوامل المؤثرة على جرعة التعقيم (الكلور)

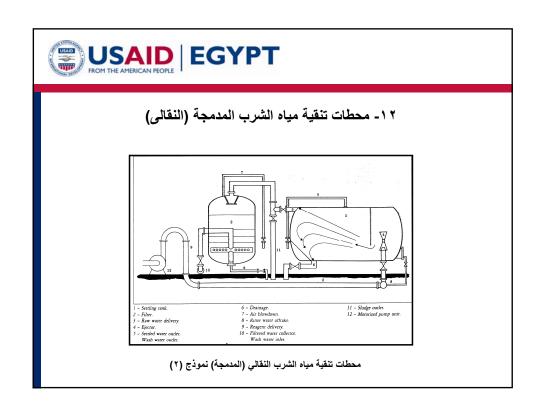


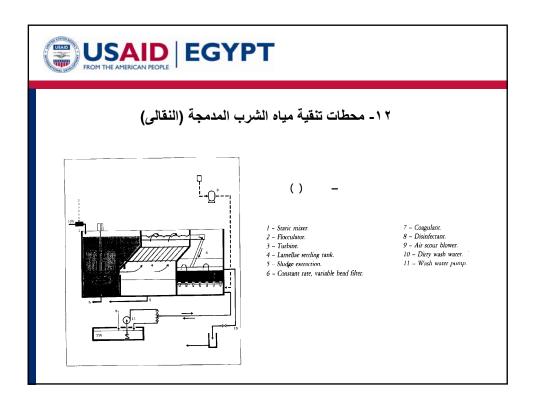
- ٢-٤ ج.ف.م جرعة الكلور المبدئى
- . جرعة الكلور للتعقيم ١٠٠٥ ج.ف.م
- جرعة الكلور المتبقى ١-٥.١ ج.ف.م
  - العوامل التي تؤثر على جرعة التعقيم
    - كمية ونوع الجراثيم الموجودة نوع وتركيز المادة المعقمة
    - .3
- وجود مواد أخرى تسهل أكسدتها بالمادة المعقمة
  - خصائص السائل المراد تعقيمة
    - كمية مادة التعقيم .5
- زمن التلامس بين المادة المعقمة وكمية المياه المراد تعقيمها











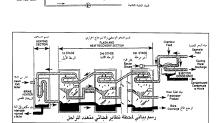


#### تحلية مياه البحار بطريقة التفريغ

تناسب وحدات تحلية مياه البحر بطريقة التغريغ (Vapour Vacuum Compression "VVC") تحلية مياه البحر والآبار الجديدة بالصحراء والقرى السياحية على شواطئ البحر. التي تشراوح طاقة معالجتها مابين ٢٥ متر مكعب/يوم الى ٥٠٠ متر مكعب/اليوم.

#### تحلية مياه البحار بطريقة التقطير الحرارى الوميضى متعدد المراحل.1

تعتمد طريقة التقطير الحرارى الوميضى ( MSF" Multistage" مبادل ( Distillation على أن المياه المالحة يتم تسخينها في مبادل حرارى ( Heat Exchanger) منفصل ويجرى بعدها نقل المياه المالحة الساخنة إلى أو عية التبخير ( Evaporators) تحت ضغط منخفض نسبيا (درجة تقريغ = ٧٠. • جوى) مما يساعد على زيادة محدل التبخير. وعلى ذلك فإن درجة التبخير المذكورة تساهم مساهمة فعالة في إستخدام درجات حرارة منخفضة نسبيا ( اقل من درجة الغليان)



**~** 



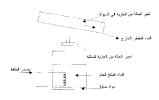
#### ١٣- محطات تحلية مياه البحار والمياه الجوفية شديدة الملوحة

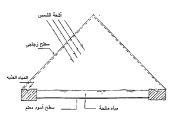
#### التقطير الحرارى التقليدى

الفكرة الاساسية لعمليات التقطير تكمن في رفع درجة حرارة المياه المالحة الى درجة الغليان وتكوين بخار الماء ويتم ذلك في أوعية مناسبة لتنتج مسارين. أحد المسارين تقل فية المواد الصلبة الذائبة ويسمى مسار الماء النقى، والأخر يحتوى على بقية المواد الصلبة الذائبة ويسمى مسار المحلول الملحى المركز. ومن ثم يتم تكثيف البخار للحصول على الماء الصالح للشرب أو الرى.

#### تحلية مياه البحار بأستخدام الطاقة الشمسية

ومعظم طرق التقطير التقليدية تستهلك الطاقة المستمدة من الوقود والكهرباء لعملها، غير أن الطاقة الشمسية يمكن أن تستغل في أجهزة التقطير رغم أنها تعتبر طاقة من درجة أقل. ومن مميزات نظام التقطير بإستخدام الطاقة الشمسية ما يلي :







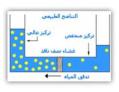
#### ١٣- محطات تحلية مياه البحار والمياه الجوفية شديدة الملوحة

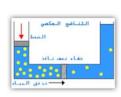
#### التحلية بطريقة التناضح العكسى

تعتمد فكرة التناضح العكسى (Reverse Osmosis) على ضغط المياه داخل اغشية بينما اغشية سينما اغشية سينما اغشية سينما تخرج المياه النقية من الخارج. ويمكن بهذه الطريقة حجز ١٠٠% من الملوثات والبكتريا والفيروسات، ويفضل إستخدام هذه الطريقة مع مياه الأبار لإحتوائها على نسبة قليلة من الأملاح، علما بأن مياه الأبار تحتاج – فى بعض الحالات – إلى عملية تنقية (علاوة على التحلية) لإزالة الشوائب العالقة بها.

#### التبادل الأيوني لإزالة الأملاح من مياه البحار

تستخدم طريقة التبادل الأبونى (ion exchange) للإزالة الكلية للأملاح من المياه منذ الثلاثينيات من هذا القرن لمعالجة المياه في غلايات الضغط العالى، والتي تحتاج إلى ماء خال تماما من الأملاح وتعرف هذه الطريقة بإزالة المعادن نسبة إلى أنها تزيل المحاليل الكهربائية التي – إلى حد كبيرلها أصل معدني، وتستخدم هذه الطريقة بشكلها المائوف مواد كهيوائية تساوى تقريبا كمية الأملاح المنزلية. لهذا يمكن لهذه الطريقة منافسة طريقة إذا الملوحة الأخرى فقط في حالات ما إذا احتوت المياه على تركيزات صغيرة نسبيا من الملاح. وطرق التبادل الأيونى لها أهمية في الحالات التي تحتاج إلى مياه ذات تركيزات ضئيل جدا من الأملاح وموصلة كهربائيا، مثل صناعة صمامات التليفزيون.



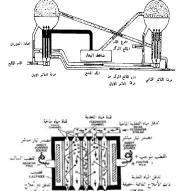




#### تحلية مياه البحر بطريقة التقطير بأعادة ضغط البخار لإزالة الأملاح

تعتمد كل طرق التقطير على الحقيقة المؤكدة أن الماء والغازات الذائبة فيه قابلة للتطاير دون الأملاح، أما إذا تمت عملية التقطير عند درجات حرارة أعلى من ٣٠٠ م فإنه من المتّوقع تطاير الأملاح أيضاً. وعلى الرغم من إمكانية مثل هذه الطرق للتقطير فإنها لا تعتبر عملية في المرحلة الراهنة من التكنولوجيا الحديثة نظراً لإرتفاع ضُغُط بخار الماء المغلى (steam) بالإضافة إلى مشاكل التأكل المصاحبة، ومن الناحية العملية لكل عمليات التقطير يمكن القول أنه بالتسخين المستمر للماء المالح، يتبخر الماء فقط تاركا الملح خلفه، وبتجفيف البخار الناتج نحصل على ماء نقى.

ولقد كانت طريقة الديلزة الكهربائية (elector dialysis) أول طريقة غشائية تطورت تاريخيا، وماز الت تعتبر طريقة مهمة للأن. وفي هذه الطريقة، يتم جنب الأيونات المكونة للأملاح من المياه المالحة بقوى كهربائية، ويتمُّ تركيزُ هَا فَي أماكنُ مستقلة، وكلما زادت ملوحة المياه زادت القدرة الكِهربائية اللازمة لعملية الفصل، وتستخدم هذه الطريقة أساسا لمعالجة الماء الأخضم (متوسط الملوحة) والذي يحتوي لله العادة- على عدة ألاف من الأجزاء من الأملاح الذائبة لكل مليون جزء، وهذه الملوحة بالطبع مرتفعة نسبياً عن المطلوب للإستخدام المنزلُّي والصناَّعي، ولكنُّها بالتَّاكيد مازَّ الت نحو عشر الملوحة المتوسطة لماء البحر



عشاء بصطفي المستخدم المستخدم المستخدم المستخدم الأبونات الموجة المرجة





## أعمال توزيع مياه الشرب محتويات العرض الفنى للمحاضرة الثالثة

- أعمال توزيع مياه الشرب
- أنواع المواسير المستخدمة .2
- المحابس والحنفيات وأجهزة الحماية والتحكم في المطرقة المائية
  - منشآت التخزين الأرضى
  - محطات طلمبات الضخ والرفع للمياه النقية
    - ٥-١ منشآت التخزين العالي
  - ٥-٢ بدائل مواقع الخزانات العالية
    - النظم الهندسية للإمداد بمياه الشرب .6
    - نظم تخطيط شبكات توزيع مياه الشرب
- إرشادات تخطيط شبكات توزيع مياه الشرب في المدن السكنية النظام الشبكي
  - أسباب تدهور نظم الإمداد بمياه الشرب .9
  - 10. تكاليف إنتاج المتر المكعب من مياه الشرب داخل محطات التنقية



### ١- أعمال توزيع مياه الشرب

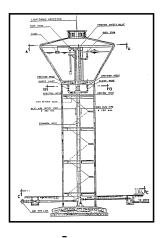
- توزيع مياه محطات الضخ لمياه الشرب النقية والمعقمة (ضغطَ عالي)
  - مُنشآت التخزّين العالى والأرضى .2
    - شبكات ه الشرب وملحقاتها .3
  - حدید زهر صلب زهر مرن (ممطول) CI-SI-DI .1
    - خرسانة مسلحة وخرسانة سابقة الإجهاد RC-PRC .2
      - اللدائن البلاستيكية uPVC .3
      - ألياف الزجاج المقواة بالبلاستيك GRP الأسبستوس الأسمنتي Asp.C .4
        - .5
- أعمال توزيع مياه
- المواسير المستخدمة فى شبكات توزيع مياه الشرب
- المحابس والحنفيات المستخدمة في شبكات توزيع مياه الشرب
- محابس (تحكم حجز عدم إرتداد هواء غسيل .1
  - أجهزة التحكم في المطرقة المائية .2
    - حنفيات مكافحة الحريق .3
  - حنفيات رى الحدائق والمسطحات الخضراء



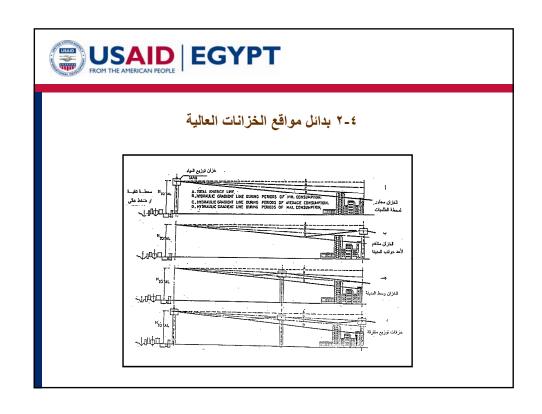


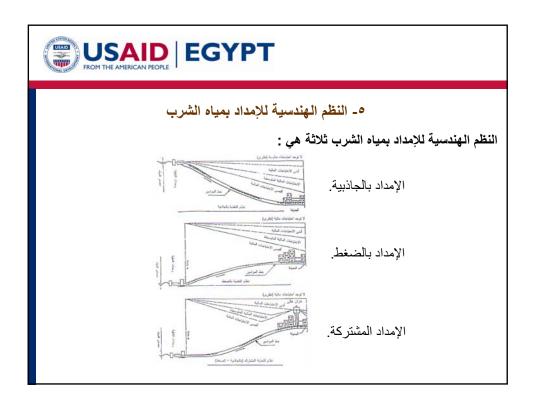


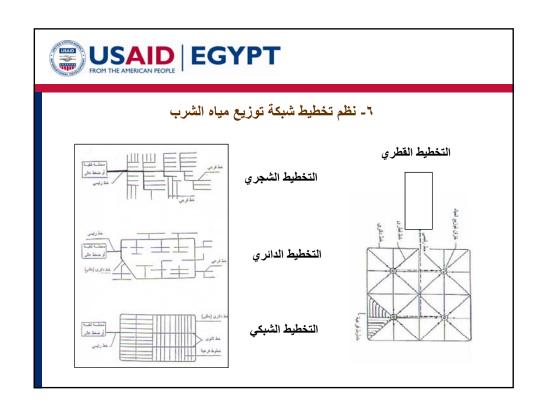
# ١-٤ منشآت التخزين العالي

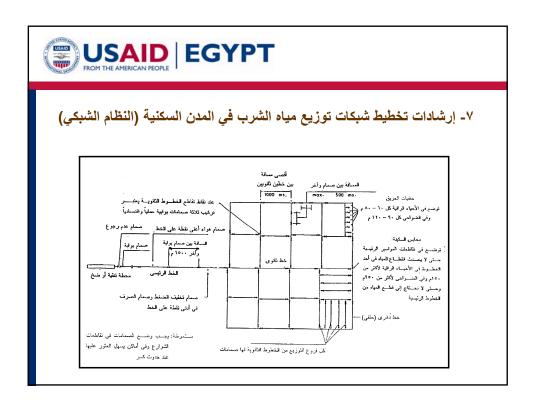


- \* فوائد الخزانات العالية:
- . الإمداد المنتظم والثابت للمياه
- 2. المحافظة على استمرار الإمداد بالمياه للمستهلك
- 3. موازنة التصرف اليومي (أقصى تصرف وأدنى متوسط)
  - مواكبة التغيرات في الطلب للمياه
    - 5. مكافحة الحريق حال حدوثة
- 6. حماية محطات الضخ وخطوط المواسير الرئيسية من المطرقة المائية
  - 7. تحسين نوعية المياه
    - 8. مكافحة التلوث
  - 9. تأمين الكميات المطلوبة في حالة الطوارئ والحوادث













# ٩. تكلفة أنتاج المتر المكعب من مياه الشرب

### عناصر تكلفة إنتاج ١م داخل محطة تنقية مياه الشرب ما يلي:

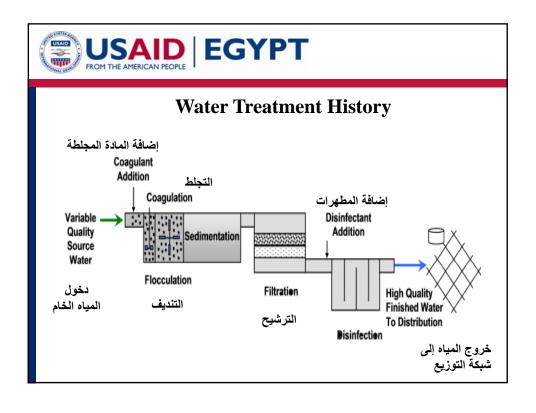
<b>%</b>	نتقة بُناع فعثر العلمب (بنيه)	ختاصر الكاليف
		attent : Ya
		3.0 -1
		5140 -F
		<ul> <li>حطوط المواسم</li> </ul>
		44.44
	-	لايا : المروفات القارية
		دي. عبرودن الويد امير وسندسدة رمز سادره
		ا- اس تبد
		ب- امورستوة
		د - حدة التابيز المبحي
		\$49.4 m
		juy.
		ب- <del>فقو م</del> ز
		ح- رفيد شمور
		496) 14
		Aland Mys4
		و - کهره راهوی امرکت
		All part of the part of the
		ازدل
		المحادث منتومات حدمية
		ا، نياة
		ب خار شای
		4910g A -g
		د- على النفر
		مـــــ مصرحت مشارة مشواها الأفاهاق
		الأنأ : مصروفات تحريقه بمترية
		فزئد قروم والبوك واحهاب انشرضه

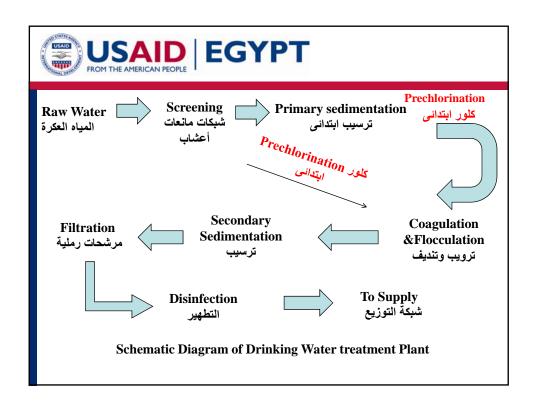
- 1 تكاليف المواد الكيميائية والمنظفات
- تكاليف الطاقة الكهربائية تكاليف الزيوت والشحوم
- أجور العاملين من واقع مستندات المرتبات الشهرية للعاملين (ثابتة متغير معاشات تأمين وخلافة)
  - كاليف قطع الغيار من واقع خطة عمل المحطة
    - تكاليف الإصلاح
  - ٦ مصاريف التشغيل والصيانة ومستلزمات أخرى





مشروع دعم قطاع مياه الشرب والصرف الصحي Water Treatment Access







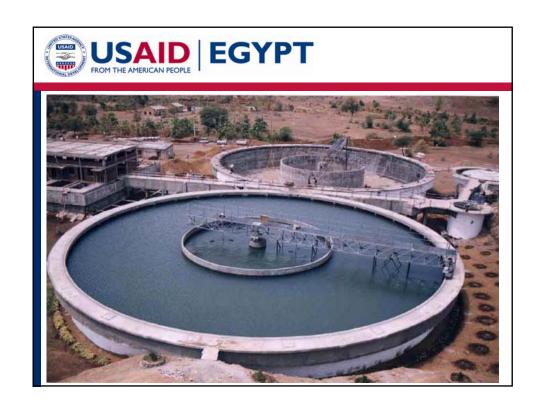


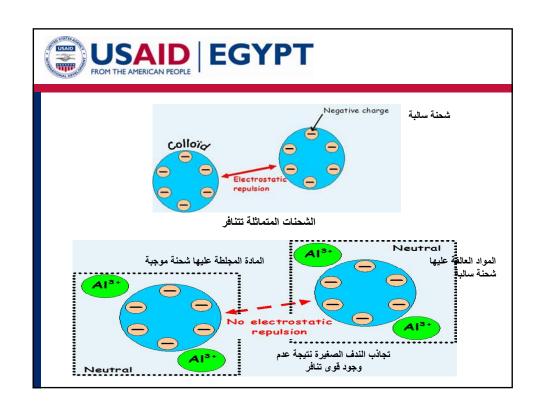
### **I- Coagulation Accesses**



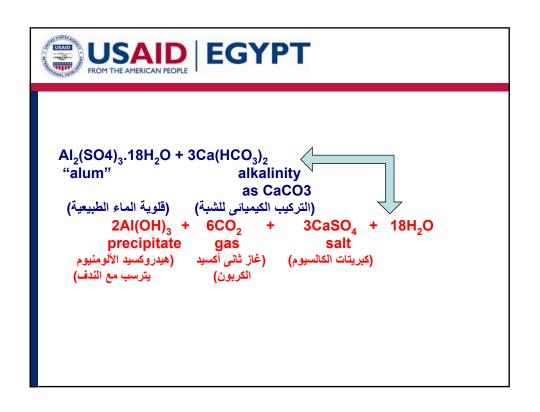
### **Coagulation and Flocculation**

- Some particles would settle out of the water on their own, given enough time. But other particles would resist settling for days or months.
- After the source water has been screened and has passed through the optional steps of pre-chlorination and aeration, it is ready for coagulation and flocculation.
  - المواد العالقة الموجودة في الماء من الممكن أن يحدث لها ترسيب طبيعي ولكن هذا يحتاج إلى فترات زمنية مختلفة ويتغير هذا الزمن المطلوب بالتغير في حجم حبيبات هذه المواد العالقة.
- بعض المواد العالقة والتى لا يحدث لها ترسيب طبيعى بسهولة يتم إضافة مواد تساعد على
   سرعة الترسيب وخاصة بعد خطوة الكلور الإبتدائي

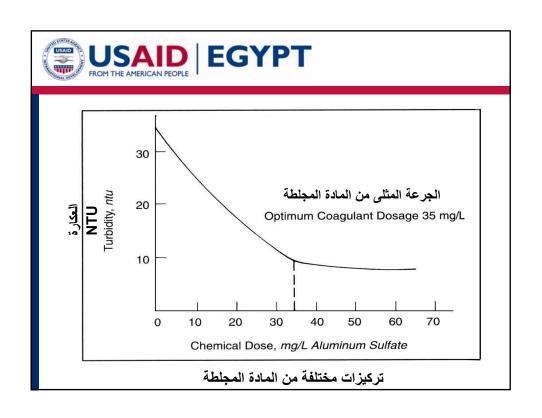














# الكيماويات المستخدمة فى معالجة المياه المخصصة للاستهلاك الآدمى- الشبة الصلبة المصرية العامة للمواصفات والجودة

### ١) الخواص الكيميائية

القيمة	الخاصية
٥٠.٥ (حد أقصى)	المواد غير القابلة للذوبان في الماء
۱٥.۳% (حد أدنى)	اكسيد الالومنيوم
۹۰.۹ (حد أقصى)	الحديد



### ١-٢- العناصر الثقيلة

الحدود مليجرام/كجم ألومنيوم (حد أقصى)	العنصر
1	الزرنيخ
1	الكادميوم
1	الكروم
۲.	الزئبق
1	النيكل
۸	الرصاص
17.	الانتيمون
17.	السلينيوم



### ٢) المعايير الوصفية تكون الشبة الصلبة المستخدمة في تنقية مياه الشرب على النحو التالي:

١-١- الاسم الكيميائي: كبريتات الالومنيوم

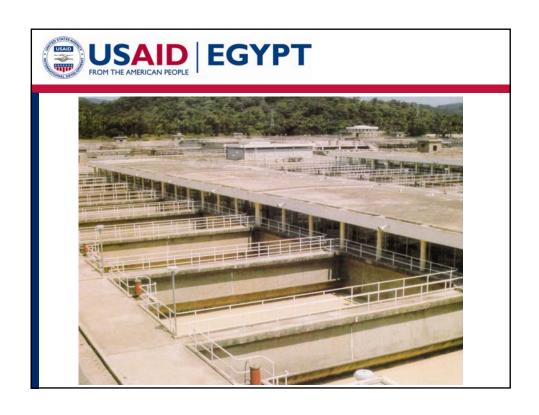
 $Al_2(SO_4)_3$  : الصيغة العلمية  $Al_2(SO_4)_3$  -۲-۲ الصيغة الكيميائية -7-۲ الصيغة الكيميائية

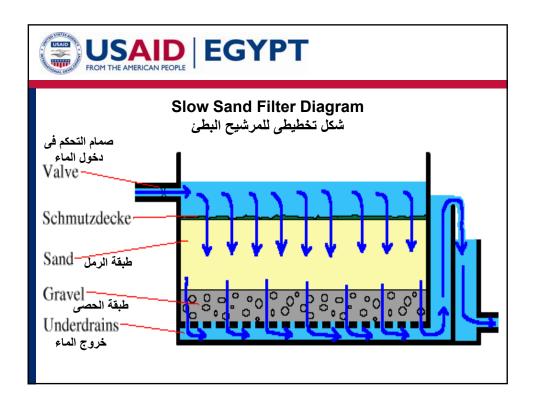
### 3) الخواص الطبيعية

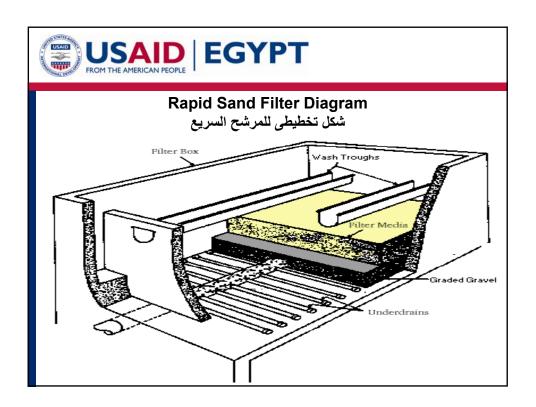
٤) البيانات - النقل - التخزين



**II- Filtration Accesses** 









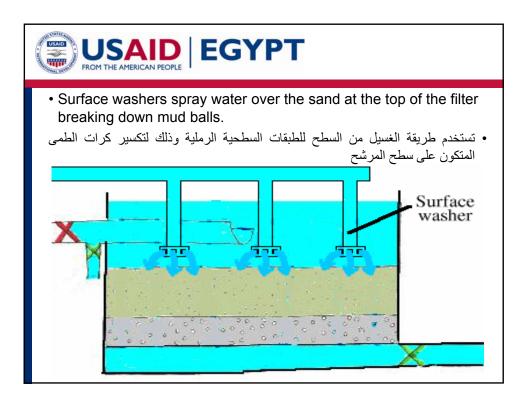
### **Filter Media**

- Filter media is most commonly sand, though other types of media can be used, usually in combination with sand.
- The gravel at the bottom of the filter is not part of the filter media, merely providing a support between the under drains and the media and allowing an even flow of water during filtering and backwashing.

عادة يتكون الوسط الترشيحي من حبيبات الرمل باحجام مختلفة وفي بعض الحالات يستخدم اوساط ترشيحية تتكون من الحصى والزلط إضافة إلى الطبقة الأساسية من الرمل, كما تعمل طبقة الزلط كطبقة داعمة للمرشحة الرملي









### **Improper Filtration**

### **Formation of Mud Balls:**

- The mud from the atmosphere usually accumulates on the sand surface to form a dense mat. During inadequate washing this mud may sink down into the sand bed and stick to the sand grains and other arrested impurities, thereby forming mud balls.
- من أهم معوقات عمل المرشحات الرملية تكون كرات الطمى على سطح المرشح وتتكون هذه
  الكرات نتيجة للترسيبات على سطح المرشح إضافة لعدم كفاءة غسيل للمرشحات مما يؤدى
  إلى تلاحم هذه الترسيبات مع حبيبات الرمل وتكون هذه الكرات الطينية والتي تعوق عمل
  المرشحات.



### **Cracking of Filters:**

- The fine sand contained in the top layers of the filter bed shrinks and causes the development of shrinkage cracks in the sand bed. With the use of filter, the loss of head and, therefore, pressure on the sand bed goes on increasing, which further goes on widening these cracks.
- يحدث إنكماش لطبقة حبيبات الرمل الدقيقة السطحية مما يؤدى إلى حدوث تشققات فى الطبقة السطحية من الوسط الترشيحى ومع استمرار عمل المرشح يزداد الضغط على طبقات الوسط الترشيحى مما يؤدى إلى زيادة وتوسيع هذه التشققات.



### **Sieve Analysis**

A **sieve analysis** (or **gradation test**) is procedure used to assess the <u>particle size distribution</u> of a granular material.







## III-Drinking Water Disinfectant



- ❖ Disinfection: Killing of potentially harmful organisms التطهير هو قتل الكائنات الضارة فقط.
- Sterilization: Killing all living organisms
  التعقیم هو قتل کل الکاننات.



### أنواع المطهرات Types of Disinfectants

 Chlorine: can be added to water as a gas or in the form of hypochlorite either as liquid or solid.

غاز الكلور يمكن أن يضاف إلى الماء في صورة غاز أو في صورة هيبوكلوريت صلب أو . سائل

**•Chloramines:** these are formed by a combination of chlorine (from gas or hypochlorite) and ammonia.

الكلور أمين وهو الذي يتكون من إتحاد الكلور مع الأمونيا

• Chlorine dioxide (CIO2): This compound is always produced on-site using sodium chlorite and either chlorine or hydrochloric acid.

يستخدم لإنتاجه هيبوكلوريت الصوديوم مع غاز الكلور أو مع حمض الهيبوكلوريك و لابد من انتاجه في نفس مكان الاستخدام



• Ozone (O3): This compound is produced by an electrical discharge through air or oxygen.

ينتج الاوزون من إمرار الكهرباء في كمية من الهواء أو الاكسجين

- Ultraviolet Radiation (UV): This is a non-chemical method of disinfection by using ultraviolet radiation at certain wavelengths. تستخدم الأشعة فوق البنفسجية كمادة مطهرة عند طول موجى محدد
- Potassium permanganate: It is a good oxidizing agent under acidic conditions and basic conditions.

يعتبر برمنجنات البوتاسيوم مادة مؤكسدة قوية في الوسط الحامضي أو الوسط القاعدي



improving water quality

رخيص وفعال في رفع جودة الماء

maintenance costs

منخفض التكاليف والصيانة

4-low capital, operating and



3- NaOCI is corrosive.

odor and Taste.

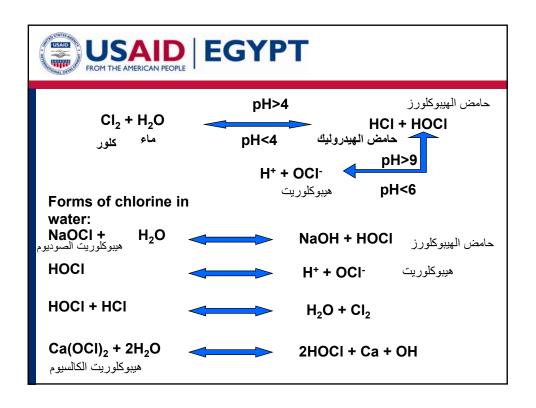
هيبوكلوريت الصوديوم له خاصية التأكل

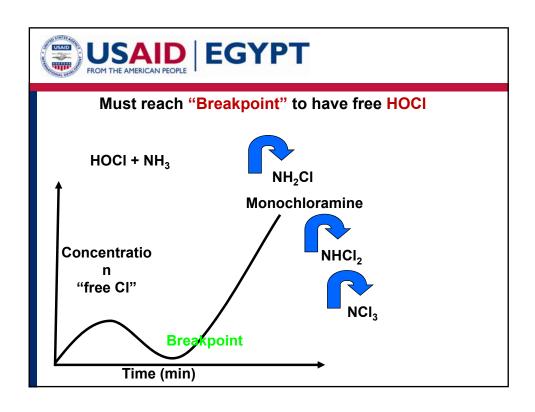
4-high doses of chlorine gives bad

الجرعات العالية من الكلور تعطي لون ورائحة سيئة للماء











#### **Prechlorinatio**

n

- Prechlorination or the feeding of chlorine prior to filtration, is utilized to control the growth of plant and other microscopic organisms in settling basins, thus decreasing the load on the filters, and in some instances to improve coagulation and decrease the requirements of coagulating chemicals.
- Prechlorination may require up to 1.2 to 2.4 mg/L on account of the adsorptive power of the impurities.

يضاف الكلور الأبتدائى بغرض تثبيط نشاط الكائنات الدقيقة وخاصة الطحالب مما يساعد على نجاح خطوة التجلط إلى جانب خفض جرعة الشبة.



### الكلور النهائي Postchlorination

- The process of postchlorination is the addition chlorine after filtration and employed where necessary, to kill the rest of bacterial cells and keep water hygienically safe.
- مرحلة إضافة الكلور النهائى بعد مرحلة الترشيح هامة جداً والهدف منها قتل الخلايا البكتيرية المتبقية في الماء قبل الخروج من المحطة مما يجعل الماء مطابق للمواصفات الصحية.









مياه الشرب المعايير - المسئوليات



المواصفات القياسية لمياه الشرب المصرية لسنة ٢٠٠٧ (قرار وزير الصحة والسكان رقم ٥٠٤)

### أولاً: الخواص الطبيعية (مواصفات تؤثر على استساغة المياه):

- الأس الهيدروجيني Hp
  - اللون Color
  - Taste الطعم
  - الرائحة Odor
  - العكارة Turbidity











### رابعاً: المعايير والمواصفات الميكروبيولوجية:

### • الفحص البيولوجي:

### ١) عند فحص عينات المياه للطحالب:

يجب ألا يزيد نسبة الميكروسيستين Microcystinعن اميكروجرام/لتر ويتم إجراء التحليل في حالة ظهور نموات طحلبية كثيفة من الطحالب الخضراء المزرقة أو وجود أعداد عالية منها.

### ٢) عند فحص عينات المياه ميكروسكوبياً (الكشف عن الطفيليات)

- الديدان المسببة للأمراض Parasitic helminths
- لكشف عن البروتوزوا الحية Parasitic protozoa
- الكشف عن الأمييا حرة المعيشة Pathogenic free-living amoebae



### خامساً: الكشف عن المواد المشعة:

- α) مشتقات ألفا
- 2. مشتقات بیتا (β)



### معايير ومواصفات المسطحات المائية التي تستخدم كمصدر لمياه الشرب

### المادة ٦٠ من القانون ٤٨ لسنة ١٩٨٢:

يجب أن تبقى مجارى المياه العذبة التي يرخص بصرف المخلفات الصناعية السائلة المعالجة إليها في حدود المعايير والمواصفات التالية:

المعايير والمواصفات	الصفة التحليلية
لايزيد على ١٠٠وحدة لون	اللون:
۰۰ ماليجرام/لتر	مجموع المواد الصلبة
٥درجات فوق المعتاد	درجة الحرارة
لا يقل عن ٥ملليجر ام/لتر	الأكسجين الذائب
٨.٥-٧	الأس الهيدروجينى
لا يزيد عن ٦ملليجرام/لتر	الأكسجين الحيوى الممتص
لا يزيد عن ١٠ملليجرام/لتر	الأكسجين الكيميائي المستهلك

المعايير والمواصفات	الصفة التحليلية
لا يزيد عن المليجرام/لتر	نيتروجين عضوى
٥.٠ملجم/لتر	أمونيا
١ . ٠ ملجم/لتر	شحوم وزيوت
لا تزید عن ۱۵۰ملجم/لتر ولا تقل عن ۲۰ملجم/لتر	القلوية الكلية
۲۰۰ملجم/لتر	كبريتات
لا يزيد عن ٠٠٠١ ملجم/لتر	مركبات الزئبق
۱ ملجم/لتر	حديد
٥.٠ملجم/لتر	منجنيز
۱ ملجم/لتر	نحاس
۱ ملجم/لتر	زنك
٥ . • ملجم/لتر	منظفات صناعية
٥٤ملجم/لتر	نترات
٥ . • ملجم/لتر	فلوريد
۰.۰۳ ملجم/لتر	فينول



### معايير ومواصفات المسطحات المائية التي تستخدم كمصدر لمياه الشرب

المعايير والمواصفات	الصفة التحليلية
۰۰.۰۵ ملجم/لتر	زرنيخ
۰۱، ملجم/لتر	كادميوم
۰۰.۰۵ ملجم/لتر	كروم
۱ . ۰ ملجم/لتر	سيانيد
۰۰.۰۵ ملجم/لتر	رصاص
۰۱، ملجم/لتر	سيلينيوم



### دورية تجميع وفحص عينات المياه

- 1) تجرى الفحوص الخاصة بالخواص الطبيعية والمواد الغير عضوية ذات التأثير على الاستساغة والاستخدامات المنزلية والمعايير الميكروبيولوجية والبيولوجية والأمونيا النيتريت النترات روتينيا لجميع العينات.
  - 2) تجرى الفحوص الخاصة بالمواد الكيميائية ذات التأثير على الصحة العامة كما يلي:
    - مرة كل شهر على الأقل لكل مورد مائي للمعادن الثقيلة
    - المركبات العضوية لجميع مصادر المياه مرة كل ٦شهور
    - 3) تجرى الفحوص الخاصة بالمواد المشعة لعينات ممثلة لجميع مصادر المياه.
    - تجرى جميع الفحوص والتحاليل طبقاً لطرق القياس الواردة في:

Standard Methods for the Examination of Water & Wastewater



### الرقابة والتقارير

- ١) خطة مراقبة نوعية المياه يتم إعدادها بمعرفة القائمين على إنتاج المياه:
  - مجموعة من الخطط وفقاً لنظم إمدادات المياه المختلفة
- وصف تفصيلي لمصدر المياه المستخدم واحتمالية التغيرات التي قد تطرأ عليه
  - عمليات التدفق والقياسات والمراقبة والتحكم
    - تعريف المخاطر
    - إجراءات تصحيح السيطرة وتوثيقها
      - برامج حماية مصدر المياه
  - خطة لإدارة الحوادث الكوراث- الأزمات (خطة الطوارئ)
  - وصف تفصيلي للمواد والكيماويات المستخدمة وطرق المعالجة المتبعة
    - كتيبات خاصة بالمعامل
      - التسجيل والحفظ



### الرقابة والتقارير

- ١) خطة مراقبة نوعية المياه يتم إعدادها بمعرفة القائمين على إنتاج المياه:
  - مراجعة النتائج
  - عمليات التحقق من الإصلاح ومراجعتها
- وصف وظيفي لفريق العمل المسئول عن تنفيذ ومتابعة خطط الأمان
- وصف وظيفي للمهام والمسئوليات التي يجب القيام بها لجميع العاملين
  - برامج التدريب التي يتم تنفيذها لجميع العاملين
- الإجراءات المطلوب اتخاذها وتنفيذها للقضاء على شكاوى المستهلكين
- ٢) خطط مراقبة نوعية المياه التي يتم إجراؤها من قبل الأجهزة الرقابية بوزارة الصحة والسكان



المعامل التابعة للشركة القابضة لمياه الشرب والصرف الصحي





معمل محطة مياه غرب النفق شركة مياه الشرب والصرف الصحي لشمال وجنوب سيناء



















### معمل غرب النفق وبناء قدرات العاملين

- معمل مجهز بمحطة غرب النفق بجنوب سيناء بمجموعة كاملة من المعدات المعملية الخاصة بالمعامل الفرعية الثلاث (الكيميائي والبيولوجي والبكتريولوجي)
- دليل تنظيمي للمعمل يشمل الهيكل التنظيمي للمعمل والاختصاصات الوظيفية وبطاقات الوصف الوظيفي للعاملين.
- كوادر فنية بالمعمل قادرة على أداء الاختبارات اليومية بالمحطة، تقديم الدعم الفني وأداء الاختبارات الدورية الخاصة بقطاع جنوب سيناء بالكامل (محطة تنقية، ٤ محطات تحلية، ٨ روافع، ١٧ بئر ومحطة أبار.



### الدورات التدريبية الخاصة ببناء كوادر المعمل



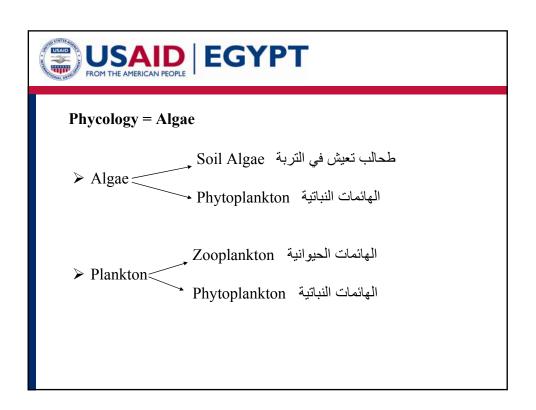


أخرى	المعامل الا	النفق	غرب ا	تاريخ	اسم البرنامج
اناث	ذكور	اناث	ذكور	البرنامج	C 31 1
٣	١.	٤	٣	17/11/7.11	التحاليل الطبيعية والكيميانية الغير عضوية لمياه الشرب- مرحلة ١
٣	١.	٤	٣	17/11/7.11	التحاليل الطبيعية والكيميانية الغير عضوية لمياه الشرب- مرحلة ٢
•	۲	١	0	10/7/1.11	برنامج ميكوبيولوجيا المياه / المرحلة ١:التحاليل البكترولوجية لمياه الشرب
•	۲	١	٥	0/8/7.17	برنامج ميكوبيولوجيا المياه / المرحلة ٢: الكشف عن الملوثات البكتيرية في مياه الشرب
۲	٦	٤	٤	17/8/7.17	الهانمات النباتية -الطحالب
۲	٣	٣	•	Y0/W/Y.1Y	برنامج الطفيليات في المياه /المرحلة ١ :الديدان الطفيلية في البيئة المانية
۲	٣	٣	•	1/5/7 - 1 7	برنامج الطفيليات في المياه /المرحلة ٢:البروتوزوا الطفيلية في البيئة المانية



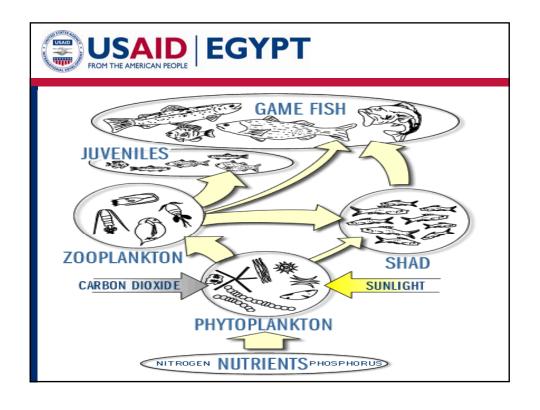


# The World of Phytoplankton الهائمات النباتية





- Phytoplankton are the primary producers of the aquatic ecosystem and are the basis of aquatic food chain. Therefore incredibly important to the aquatic ecosystems.
- الهائمات النباتية هي المنتج الأول في البيئة المائية وهي تمثل الحلقة الأولى في السلسلة الغذائية المائية







#### **Phytoplankton Taxonomy**

#### Taxonomic Composition of Algae (Divisions and Classes):

طحالب كاذبة النواة Prokaryotic algae

• Division Cyanophyta blue green algae

#### طحالب حقيقية النواة Eukaryotic algae

- Division Chlorophyta (Green Algae) مجموعة الطحالب الخضراء
- مجموعة الطحالب الخضراء المتحركة (Euglenoids) مجموعة الطحالب
- Division Phaeophyta (Brown Algae) مجموعة الطحالب البنية
- Division Chyrsophyta (Golden-brown Algae) مجموعة الطحالب البنية المذهبة
- Division Bacilariophyta (Diatoms) مجموعة الطحالب البينة العصوية
- مجموعة الطحالب ثنائية الأهداب (Division Pyrrhophyta (Dinoflagellates)
- Divsions Rhodophyta (Red Algae) مجموعة الطحالب الحمراء



#### **Factors Affecting the Growth Rate of Algae**

- الضوء Light •
- درجة الحرارة Temperature
- Inorganic nutrients: especially المغذيات الأساسية الغير عضوية
  - الفوسفات Phosphorus
- النترات Nitrogen ₩
- Organic and inorganic micronutrients

- Biological factors that regulate algae العلاقات البيولوجية المنظمة للبيئة المائية
  - **▶** Factors that affect the availability of nutrients
  - **▶** Herbivory and parasitism



Increasing attention has been focused on algae that impact the aesthetic quality of drinking water

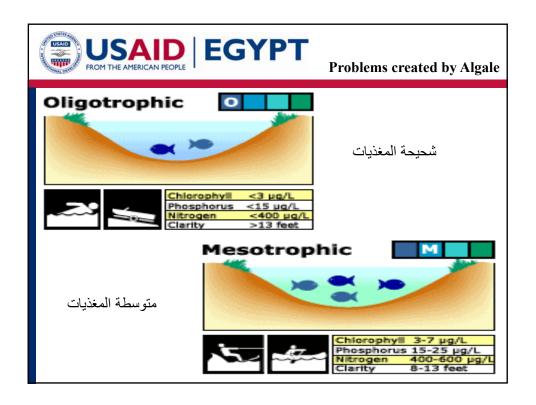
في الآونة الأخيرة زاد الاهتمام بالطحالب لما وجد لها من تأثير على صفات الاستساغة للماء

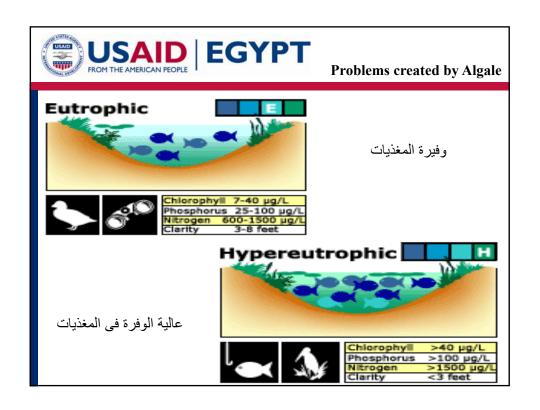


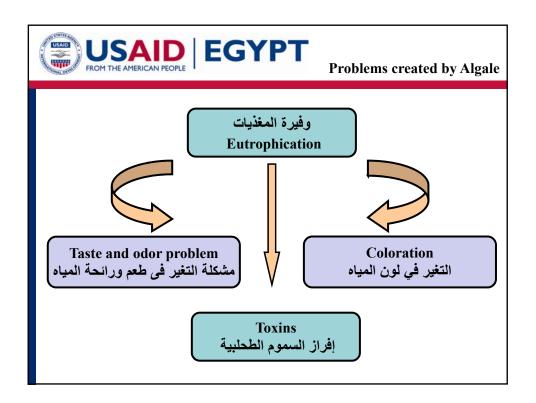


#### Problems created by Algale

- Problems in water systems مشاكل تحدث للمسطحات المائية
- Problems in water treatment plants
   مشاكل تنجم من الطحالب داخل محطات المياه
- Problems in distribution systems
   مشاكل تحدث داخل شبكات توزيع المياه



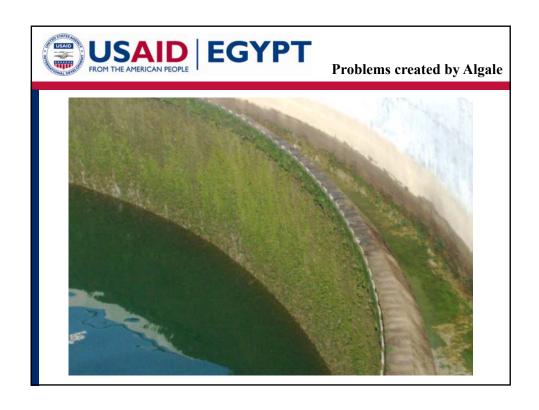




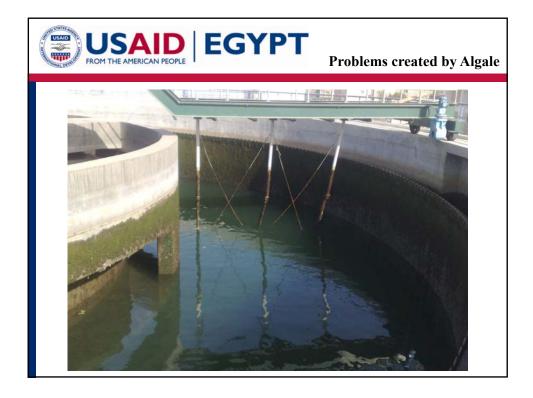


# Filter and screen clogging problem

- In extreme cases the clogging may recur so frequently that the
  amount of water required to backwash the filter is greater than the
  volume of filtered water which reaches the distribution system. Thus
  the presence of algae can slow up the process of water treatment and
  add materially to its cost.
  - الانسداد المبكر للمرشحات الرملية وشبكات مانعة الأعشاب









#### Slime

- Slime-producing algae are important in open reservoirs and in uncovered holding basins of recirculating systems. They can become a serious problem especially in the water supplies for pulp mills and food industries by causing slime spots or masses in the products.
- Algal slime commonly is derived from the mucilaginous capsule algae as a group are slime producers. Several diatoms as well as green and red algae and a few flagellates also produce slimy sheaths or capsules.
- يتكون الجدار الخارجي للطحالب من مواد جيلاتينية عديدة السكريات مما يعطى ملمساً لزجاً للأسطح التي تاتصق عليها الطحالب



#### **Corrosion**

- Algae have been reported to cause corrosion in metal tanks or basins open to sunlight. Oscillatoria growing in abundance in water in an open steel tank has caused serious pitting of the metal.
- Indirectly increases in organic deposits in the pipe, increases in the dissolved oxygen in the water through photosynthesis in changes in the pH, CO2 content, and calcium carbonate content. These changes can, in turn, have a more direct relationship to corrosion.
- زيادة معدلات نمو الطحالب يؤدى إلى زيادة معدل التمثيل الضوئي مما يؤدى إلى تراكم ثاني أكسيد الكربون والذي له خاصية تآكل مواسير شبكة التوزيع، كما أن نشاط طحلب الأوسيلاتوريا له قدرة على إحداث تأكل في تنكات الأستنليس أستيل



Monitoring of Phytoplankton Species Succession رصد التغير في أعداد وأنواع الطحالب



- Monitoring of phytoplankton species successions and bloom forming species may have a variety of objectives and may include:
  - → We can compare the results over time to track changes due to management efforts or changes in watershed use inputs.
  - → To define future watershed management needs and priorities and help determine management strategies are most likely to have desired effects on controlling excess algal growth and associated negative impacts on the ecosystem.
- يعتبر رصد التغير في أعداد وأنواع السلالات الطحلبية أحد المؤشرات الهامة على
  جودة وصلاحية المسطحات المائية للاستخدامات الآدمية، إضافة إلى رصد التغير
  في تركيزات بعض العناصر الغذائية الهامة والتي لها تأثير مباشر على معدلات نمو
  الطحالب يساعد أيضاً في تحديد نوعية المسطحات المائية ورسم الخطط المستقبلية
  وتحديد المخاطر التي من المتوقع أن يتعرض له المسطح المائي.



- ➤ To determine annual patterns of nutrient limitation for all water sources.
- The relationship between nutrient concentration and nutrient load can vary and depends on the flow, the volume of water in the river, and watershed characteristics.





1) Early warning of water quality degradation (conditions which will favor bloom formation).

١) التحذير المبكر لما يحدث من تغير في جودة المياه

2) Early warning of bloom formation.

٢) التحذير المبكر لتكون النموات الطحلبية

3) Risk management measures to safeguard treatment drinking water quality.

٣) وضع خطط مواجهة المخاطر التعديل طرق معالجة مياه الشرب

4) Monitoring of water treatment performance in the removal of toxins (also, taste and odor) as a function of process and raw water quality factors.

٤) رصد نوعية وكفاءة طرق معالجة المياه في إزالة السموم الطُحلبية وتحديد طرق المعالجة المناسبة



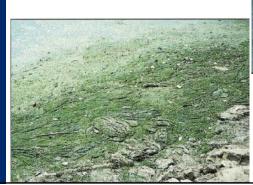
## Cyanobacterial mass occurrence

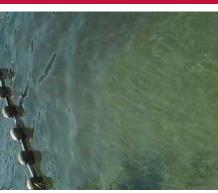
During the vegetation period a number of cyanobacteria developed large aggregates of coccoid cells or filaments which are not homogeneously distributed over the water column, forming the so called Cyanobacterial bloom.











# USAID EGYPT

العوامل التي تساعد على حدوث ظاهرة التراكمات الطحلبية من مجموعة الطحالب (Factors Affecting Cyanobacterial Mass Occurrences)

1) Elevated water temperature.

التغير الحاد في درجات الحرارة

2) Increased nutrient concentrations.

زيادة تركيز العناصر الغذائية

3) Low carbon dioxide availability and low light.

انخفاض تركيز ثانى أكسيد الكربون والضوء

4) Micronutrient.

وجود العناصر المغذية الصغرى

5) Biotic factors (grazing and inhibitory agents.

العلاقات التكافلية ما بين الكائنات



6) Hydrological and Metreliogical conditions and turbulence:

water flow, turbulence and wind can influence the dominance of cyanobacteria in water supplies. High flow in rivers and streams reduces the hydraulic residence time in lakes and reservoirs and induces mixing, both of which tend to discourage bloom formation and buoyancy.

الصفات الهيدرولوجية للمسطح المائى وكمية المواد العالقة وسرعة جريان الماء ومعدل السحب في المسطح المائى



وضع خطط الطوارئ Developing Contingency Plans

Alert levels framework إطار مستويات الخطر



Cell numbers 500-2000 cells/mL (if routine monitoring is in place).

Offensive odors/tastes in supply



**Developing Contingency Plans** 

#### Alert levels framework

# Alert Level 2

- → Cell numbers 2000-15,000 cells/mL (potentially toxic species) for 2-3 successive samples.
- Blooms is confirmes as one of the potentially toxic species, i.e. Microcystis aeruginosa, Anabaena circinalis, Nodularia spumigena, Cylindrospermopsis raciborskii.
- Persistent odors/tastes
- Surface scum/localized high concentrations becoming apparent

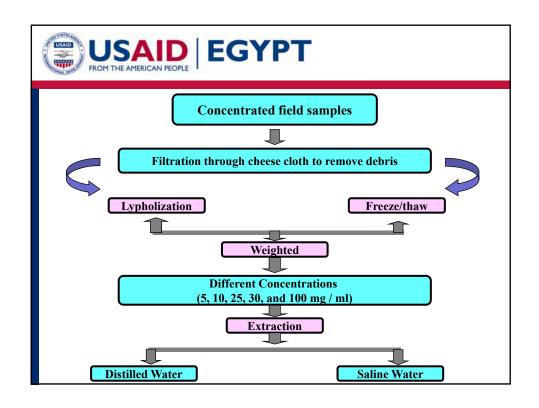


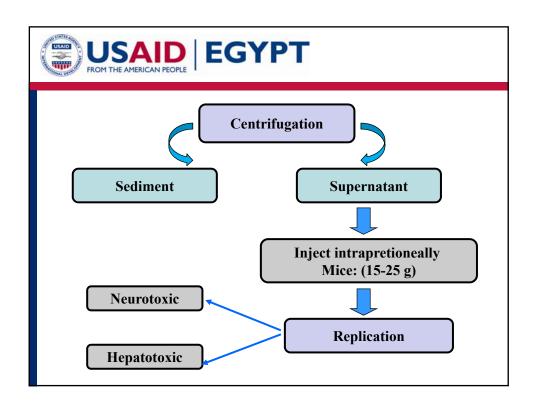
**Developing Contingency Plans** 

#### Alert levels framework

# Alert Level 3

- ▶ Persistently high numbers widespread throughout source water for three successive samples.
- >> Toxic.
- ➤ Cell number > minimum acceptable for safe supply (assessment required).
- **▶** Persistent surface scums.
- ➤ Control measure partially or not successful in preventing the bloom from contamination water supply takeoff point.







Neurotoxic	Hepatotoxic
Mice will die by respiratory arrest within 2-20 minutes	Mice will die due to hemorrhagic shock within 40 minutes to 3 hr.
Signs: muscular tremors convulsions gasping respiration Salivation tearing	Signs: animal will appear pale as the blood hemorrhages into the liver. upon autopsy the liver swollen and dark red & increased in weight



#### Protocol for site inspection and follow-up

- Note ambient and weather conditions. ملاحظة درجات الحرارة والظروف المناخية
- Assess the areas affected by cyanobacterial bloom.

تحديد مساحة الأماكن التي ظهر بها النمو الطحلبي

- Determine Clarity of the stream.
- تحديد درجة شفافية المسطح المائي
- Note any distinct green or blue-green discoloration of the water.

تحديد مدى التغيير في لون المياه في المسطح المائي

- If cyanobacteria can be seen as green or blue-green streaks or accumulation along the shoreline.
- Note whether green or blue-green scams affect large parts of the water surface.



Protocol for site inspection and follow-up

• If cyanobacteria are present

إذا تم التأكد أن الطحالب الخضراء المزرقة هي المسؤلة عن النوات الطحلبية

- Initiate monitoring
- يتم البدء في برنامج الرصد البيئي للطحالب
- البدء في تحديد مصادر إضافة المغذيات إلى المسطح المائي Sources of nutrient input
- Intensification safe-guarding healthy use for drinking water or recreation تحديد مستوى المخاطر الصحية لمياه المسطح المائي سواء إذا ما كانت تستخدم للشرب أو أي من الأغراض الآدمية
- If heavy blooms or scums are observed, immediately
  - Inform other parties concerned
  - Inform public and consider posting warning notices
- If cyanobacteria or dense algal growth is a problem
  - check weather nutrient sources are apparent or weather specific catchments.



Cyanobacteria



### Cyanobacteria

- Blue-green algae belong to the most ancient group (3.5 billion years ago) of organisms.
- Photosynthetic microorganisms with photosystems I and II.
- Comprises different morphological characteristics:
  - ① Unicellular
- ② Colonial
- 3 Multicellular
- Filamentous

مجموعة الطحالب الخضراء المزرقة هي أقدم الكائنات الدقيقة التي ظهرت على الأرض ويقدر عمرها بأكثر من ٣٠٠بليون سنة كما تتميز بالتنوع في الشكل الخارجي والعديد من الصفات الفسيولوجية



### Cyanobacteria

- Unique among planktonic algae are
- facultatively fix atmospheric nitrogen.
- Cyanobacteria are known as to occur in extreme habitats.
- Cyanobacteria produce a variety of bioactive secondary metabolites one of them is:

CYANOTOXIN.

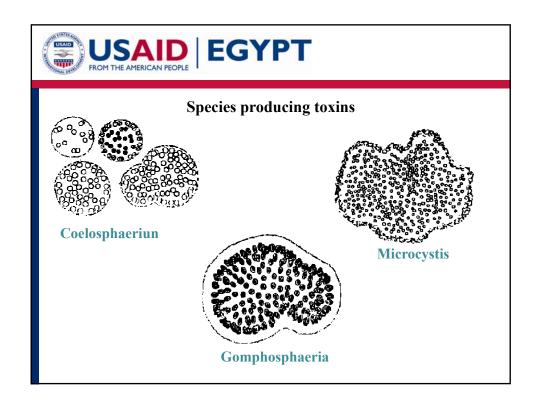
NOT ALL CYANOBACTERIAL SPECIES FORM TOXINS

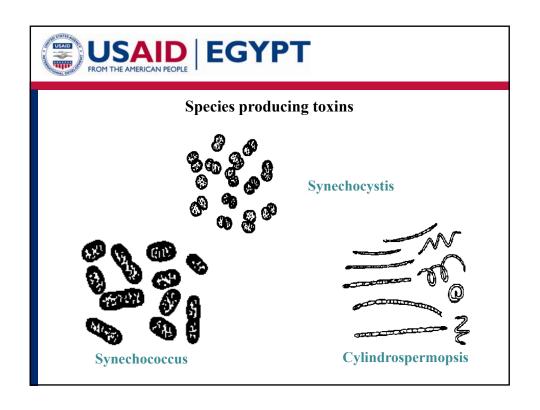


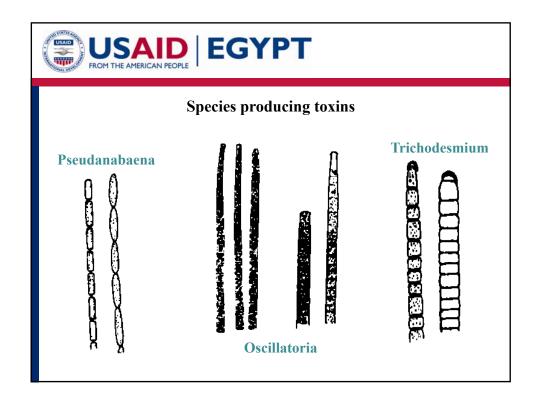
#### Cyanobacterial toxins

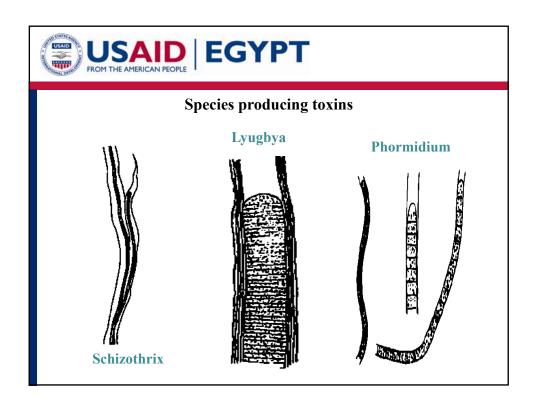
Cyanobacterial toxins are classified by how they affect the human body:

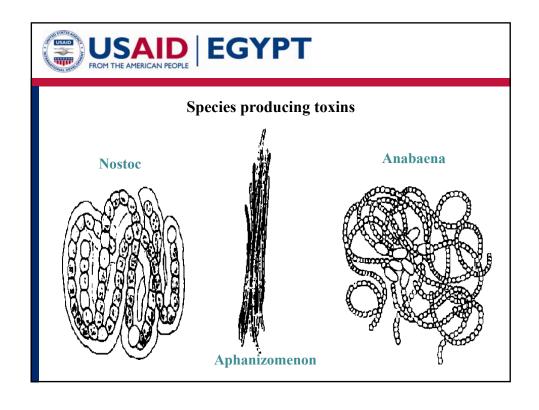
- Hepatotoxins (which affect the liver) سموم کبدیة
- Neurotoxins (which affect the nervous system) سموم عصبية
- Toxic alkaloids, causing gastrointestinal symptoms or kidney disease in humans. مركبات الكالويدز تؤثر على الجهاز الهضمي وتحدث أمراض للكلي
- Lipopolysaccharides. مركبات عديدة السكريات الدهنية والتي تسبب تقيحات جلدية

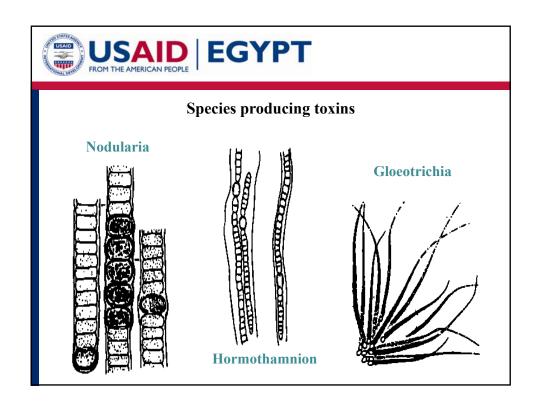














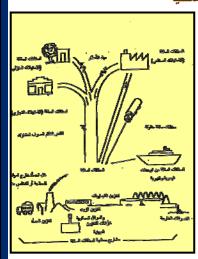


نظام الصرف الصحي المتكامل (المكونات - الغرض - الهدف )



#### أولاً: مكونات نظام الصرف الصحيى المتكامل للمدن السكنية

- . شبكات الانحدار لتجميع مياه الصرف الصحي وملحقاتها
  - 2. محطات طلمبات الضخ (الرفع) و ملحقاتها
  - 3. خطوط الطرد (المواسير الصاعدة) وملحقاتها
    - 4. محطات معالجة مياه الصرف الصحي
      - معالجة تمهيدية
      - معالجة ابتدائية
- معالجة بيولوجية (الحمأة المنشطة أو المرشحات البيولوجية
   أو بحيرات التثبيت الطبيعية والمهواة)
  - إ. معالجة ثلاثية
  - 6. التطهير (التعقيم)
- 7. وحدات معالجة وتجفيف رواسب (الحمأة) الصرف الصحى
  - 8. أعمال التخلص وإعادة الاستخدام لمياه الصرف الصحي المعالجة







### ثالثاً: فوائد أنشاء شبكات تجميع مياه الصرف الصحى

- دیاة وصحة الإنسان
- ٧ حماية البيئة من التلوث (الهواء الماء التربة النبات الحيوان)
  - حماية أساسات المباني والمنشآت من الانهيار (السقوط)
- حماية المجارى المائية (نهر النيل والترع والمصارف الزراعية) وحماية مصادر المياه الجوفية من التلوث
- ضمان إجراء عمليات التخلص للمياه الملوثة على أسس صحية وسليمة، مما يوفر وسائل الراحة والرفاهية بالتجمعات السكانية

USAID EGYPT	
ف الصحى)	رابعاً: مصادر المياه الملوثة (مياه الصر
: (	)
	·
)	(
( )	
ية على المدينة أو التجمع السكني ويتم صرفها على	مياه الأمطار والسيول المتساقط شبكة الانحدار



#### خامساً: العوامل المؤثرة على محتويات وخصائص المخلفات السائلة

نتغير مكونات مياه الصرف الصحي من وقت إلى آخر على مدار السنة والشهر واليوم أسوة بتغير كمياتها، إلا أنه يمكن القول أن المخلفات السائلة تتكون في المتوسط من ٩٩,٩% ماء و١٠,٠% مواد صلبة سواء كانت عالقة أو ذائبة، عضوية أو غير عضوية، كما تحتوي على الكثير من البكتريا (هوائية أو لا هوائية)

والعوامل المؤثرة على محتويات وخصائص المخلفات السائلة هي كما يلي :

- ١ عمر المخلفات السائلة (مياه الصرف الصحي)
  - ٢ وقت جمع العينة
- تعرض المخلفات السائلة (مياه الصرف الصحي) للهواء
  - ع درجات حرارة الهواء
  - نوعية مياه الشرب المتاحة
  - ٦ كمية وضغوط مياه الشرب المتاحة
    - ٧ عادات وتقاليد المجتمع
  - وسائل الرفاهية ورقى وتطور المجتمع



#### سادساً: خصائص مياه الصرف الصحى

- ١ المواد الصلبة الموجودة في مياه الصرف الصحي
- المواد العضوية (Organic Substance) (عالقة أو ذائبة)
  - ۳ مواد غير عضوية (Inorganic Substance)
    - الكاننات الحية الميكروسكوبية

والجدول التالي يوضح المواد العالقة والذائبة في مياه الصرف الصحي

×							

وتواجد هذه المواد الصلبة ناتج عن النشاطات المختلفة للإنسان في مجتمعاته السكانية وعادة فإن مكونات المركبات العضوية نكون خليطا من الكربون والهيدروجين والأكسجين بالإضافة إلى النيتروجين، كما أن هناك عناصر هامة أخرى مثل الكبريت والفسفور والحديد، وهذه المكونات تشكل المجاميع الرئيسية للعناصر العضوية الموجودة في مياه الصرف الصحي وهي كالأتي:

دهون وزيوت تصل إلى ١٠ %

بروتینات تتراوح ما بین ٤٠ إلى ٦٠ %

كربوهيدرات تتراوح ما بين ٢٥ إلى ٥٠ %



#### سابعاً: الاختبارات الكيميائية لعينة مياه الصرف الصحى

- ۱ اختبار الأزوت النشادري (Nitrogen-Ammonia)، حيث تقل كمية النشادر بمضى الوقت لتحولها إلى نيترات ونيتريت
- اختبار الأزوت على هيئة نترات ونيتريت (Nitrites and Nitrates)، حيث تزيد كمية النترات بمضى الوقت ويدل تواجد الأزوتات بكثرة على اقتراب كفاءة المعالجة من الكمال
- اختبار الكلوريدات (Chlorides)، ويستفاد من هذا الاختبار للدلالة على تلوث الماء بالمخلفات السائلة نظرا لإرتفاع تركيز الكلوريدات في المخلفات السائلة عنه في الماء
- اختبار كبريتور الهيدروجين (Hydrogen Sulphide)، إذ يدل تواجد هذا الغاز في عينة المخلفات على نشاط البكتريا اللا هوائية وعدم تواجد اللاكسجين في العينة
- اختبار الأكسجين الكيميائي المستهلك (COD- Chemical Oxygen Demand)، ويستنل منه على مدي تركيز المواد الكربونية العضوية في العينة، إلا أنه ليس بالدقة الكافية
- اختبار الأكسجين الحيوى المستهلك (BOD-Biological Oxygen Demand)، وهو من التجارب الهامة في اختبار عينات المخلفات السائلة باعتباره طريقة لقياس تركيز المواد العضوية في العينة، إذ بإجرائها يتم تقدير كمية الأكسجين اللازمة لنشاط البكتريا لأكسدة المواد العضوية الموجودة في العينة عند حفظها لفترة محددة وتحت ظروف معينة، وتجري التجربة بتخفيف العينة بكمية معينة من المياه المهواة (Aerated Water). ويتم قياس تركيز الأكسجين في الخليط في بداية ونهاية مدة حفظه ومن ثم يمكن حساب كمية الأكسجين المستهلك خلال هذه الفترة وتقديرها بالجزء في المليون



#### ثامناً: أنظمة شبكات تجميع مياه الصرف الصحي

#### ١ شبكات الصرف المشتركة

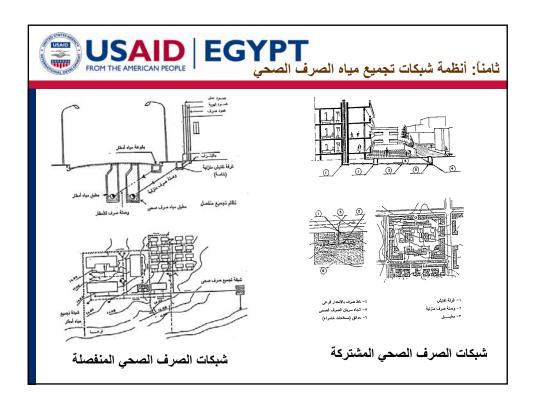
وهى الشبكات التي تستقبل كل المخلفات السائلة بجميع أنواعها من مختلف المصادر سواء كانت مخلفات منزلية أو صناعية أو مياه أمطار أو مياه رشح. وهذا النظام هو المستخدم في تجميع المخلفات السائلة (الصرف الصحي) من معظم المدن

#### ٢ شبكات الصرف المنفصلة

وهى الشبكات التي تستقبل المخلفات السائلة المنزلية والمخلفات الصناعية وتنشأ شبكة أخرى الاستقبال مياه الأمطار

#### ٣ شبكات الصرف المشتركة جزئيا

وتستخدم لتجميع المخلفات المنزلية والصناعية وصرف المياه المتجمعة فوق بعض الأسطح والممرات الداخلية . وتنشأ في بعض الأحيان شبكات لتجميع المخلفات السائلة ثم تنشأ هدارات على مواسير التجميع الرئيسية في نقط محددة لتحويل الزيادة في التصرفات أثناء العواصف الممطرة الشديدة إلى أماكن صرف مثل مخرات السيول أو المسطحات المائية مثل البحيرات أو البحار أو المجارى المائية المجاورة





#### الأحوال التى تستعمل فيها شبكات الصرف المشتركة

- في الشوّارع والطرقات المزدحمة بالخدمات العامة الأخرى كمواسير شبكات توزيع مياه الشرب وكبلات الكهرباء والتليفونات وشبكة مواسير توزيع الغاز
- مما يصعب معه وضع ماسورتي صرف كل منهما لغرض خاص ، ولذا تستعمل في هذه الحالة ماسورة واحدة لصرف المخلفات السائلة بمختلف أنواعها
  - ٣ إذا كان سقوط الأمطار نادرا ويخشى أن تبقى شبكة مياه الأمطار خالية دون استعمال معظم أيام العام
- إذا كان هطول الأمطار بكثرة وغزارة مما يجعل كمية المخلفات السائلة المنزلية والصناعية بسيطة بالنسبة لمياه الأمطار ، مما ع يشجع على إدماجها جميعا طالما أن كمية المخلفات المنزلية والصناعية ولا تؤثر في حجم تكاليف إنشاء مواسير صرف مياه الأمطار
- إذا ظهر أن كل من المخلفات المنزلية والصناعية وكذلك مياه الأمطار لا بد من رفعها باستخدام الطلمبات الى نفس المكان ففى " هذه الحالة لا يوجد داع لفصل مياه الأمطار عن بقية المخلفات السائلة
- إذا كانت الأرض مسطحة مما يستدعى وضع المواسير بانحدار بسيط منعا للوصول بها الى أعماق كبيرة ، الأمر الذى قد يسبب حريان الماء فى المواسير بسرعة بطيئة ما ينتج عنه ترسيب المواد العالقة فى قاع الماسورة وتفاديا لهذه الحالة تتبع طريقة الصرف المشترك مما يزيد التصرف المار فى الماسورة، وبالتالى يزيد من سرعة جريان الماء بها ، بالرغم من وضعها بانحدار بسيط نظر الكبر حجم المواسير
- لذا كانت درجة الحرارة مرتفعة أثناء فترة هطول الأمطار ويخشى من تحلل المخلفات السائلة أثناء سير ها مدة طويلة فى شبكة المواسير ، وتفاديا لهذه الحالة تتبع طريقة الصرف المشتركة مما يزيد التصرف المار فى الماسورة ، وبالتالى تزداد سرعة جريان الماء مما يمنع تحللها فى الماسورة قبل وصولها الى محطة الرفع ومنها الى موقع وحدات المعال



#### الأحوال التى تستعمل فيها شبكات الصرف المنفصلة

- إذا أمكن صرف مياه الأمطار بالانحدار الطبيعى في مصرف زراعى أو مجرى مائى مثل الأنهار والترع أو المسطحات المائية مثل البحيرات فيمكن في هذه الحالة إنشاء شبكة صرف منفصلة لمياه الأمطار
- إذا كانت تكاليف معالجة المخلفات السائلة مرتفعة ففى هذه الحالة يستحسن فصل مياه الأمطار عن المخلفات الأخرى للتخلص منها دون معالجة، وذلك اقتصادا فى تكاليف إنشاء وحدات المعالجة
- عند تواجد شبكة صرف لمياه الأمطار قبل إنشاء مشروع صرف المخلفات السائلة ، فعندئذ يحسن الإبقاء على هذه الشبكة لتقوم بالخدمة التي أنشئت لها فعلا مع إنشاء شبكة جديدة تكفى لصرف المخلفات السائلة الأخرى فقط



# تاسعاً: تخطيط أنظمة شبكات تجميع مياه الصرف الصحي

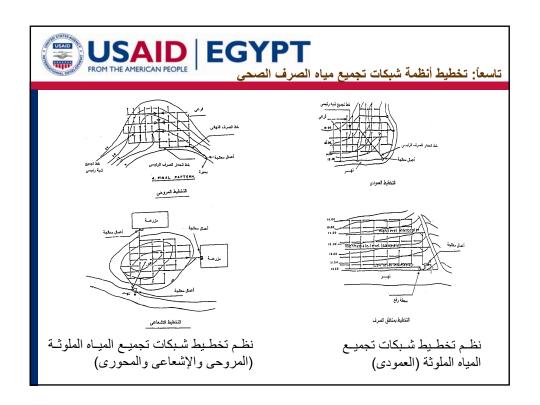
تكون شبكة التجميع من مواسير تسير فيها المخلفات السائلة بالانحدار الطبيعي فتصب المواسير الصغرى في مواسير أكبر منها وهكذا حتى تصب في النهاية في مواسير كبرى تسمى "المجمع الرئيسي" أو خط إانحدار الصرف الرئيسي. ويصل هذا الخط الرئيسي إلى محطات الرفع ومنها تضخ مياه الصرف الصحي في المواسير الصاعدة إلى موقع وحدات المعالجة ، حيث يتم التخلص منها بعد المعالجة . وتتباين طرق التخلص من المياه المعالجة تبعا للظروف الطبوغرافية للمدينة ، وكذلك الموقع المحدد لإنشاء وحدات المعالجة وأيضا أماكن الاستفادة أو التخلص من السيب وبالاستعانة بالخرائط الكنتورية للمخطط العام للمدينة والمناطق المحيطة يمكن تخطيط شبكة تجميع مياه الصرف الصحي.

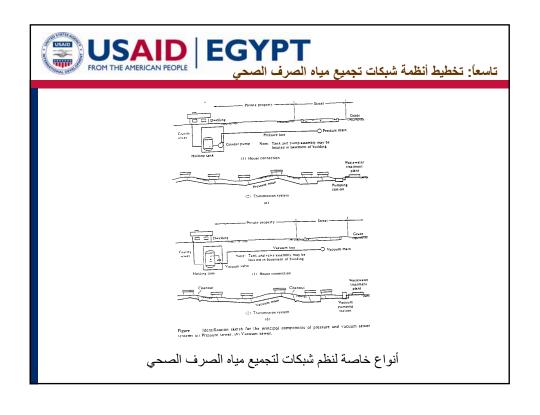
أولا التخطيط العمودي

ثانيا التخطيط بتقسيم المدينة الى مناطق صرف

ثالثا التخطيط المروحي

رابعا التخطيط الإشعاعي (المحوري)









## المعالجة التمهيدية والابتدائية لمياه الصرف الصحى



# المعالجة التمهيدية والابتدائية لمياه الصرف الصحي محتويات العرض الفنى للمحاضرة الثانية

- 1. الغرض من معالجة مياه الصرف الصحي
  - 2. تقنيات معالجة مياه الصرف الصحي
- 3. المعالجة التمهيدية لمياه الصرف الصحي
- ١-٢ المعالجة الابتدائية لمياه الصرف الصحى
- ٢-٣ المعالجة التمهيدية والابتدائية لمياه الصرف الصحى
  - ٣-٣ المعالجة التمهيدية المصافى
- ٣-٤ المعالجة التمهيدية وحدات أزالة الأتربة والرمال
- ٣-٥ المعالجة التمهيدية وحدات إزالة الزيوت والشحوم
  - 4. المعالجة الابتدائية أحواض الترسيب الأبتدائي
- ٥. المعالجة البيولوجية بالإستنبات المعلق (الحمأة المنشطه)
  - 6. المعالجة البيولوجية المفاعل متعدد الوظائف
- 7. المعالجة البيولوجية خنادق الأكسدة (الحمأة المنشطة)



#### أولاً: الغرض من معالجة مياه الصرف الصحى

إن الهدف الرئيسي من عملية معالجة مياه الصرف الصحي هو التخلص من أي مسببات تلوث المياه وهي المواد العالقة الغير عضوية وكذلك المواد العضوية سواء كانت عالقة أو ذائبة، ويتم ذلك عن طريق حجزها وإزالتها أو تحليلها إلى مواد وغازات غير ضارة إضافة إلى التخلص من الكائنات الحية الضارة والمسببة للأمراض، وكما هو معلوم فإن حوالي ٧٠ % من المواد العالقة وحوالي ٤٠ % من المواد الذائبة في مياه الصرف الصحي هي عبارة عن مواد عضوية



#### ثانياً: تقنيات معالجة مياه الصرف الصحى

تتم إزالة الملوثات الموجودة في مياه الصرف الصحي من خلال عمليات فيزيائية وكيميائية وبيولوجية، وتقوم العمليات الكيميائية فيتم تحويل جزء من المواد الذائبة من جراء التفاعلات الكيميائية إلى مواد عالقة يمكن ترسيبها وإزالتها ويتركز استخدام العمليات الحيوية (البيولوجية) في إزالة المواد العضوية القابلة للتحلل سواء العالقة أم الذائبة، وعن طريق تلك العمليات يتم تحويل الموادالعضوية إلى غازات متطايرة وأنسجة خلايا حيوية تتم إزالتها عن طريق ترسيبها، إضافة إلى ذلك فإن العمليات الحيوية لها دور في إزالة النيتروجين من المياه الملوثة وتتبع هذه الطرق تعقيم مياه الصرف الصحي

- ١ المعالجة التمهيدية
- ٢ المعالجة الأبتدائية (الترسيب الطبيعي)
  - ٣ المعالجة الكيميائية
  - ٤ المعالجة الثانوية (البيولوجية)
    - المعالجة الثلاثية والتعقيم
    - معالجة الرواسب (الجوامد)



# ثالثاً: المعالجة التمهيدية لمياه الصرف الصحى

الهدف من المعالجة التمهيدية هو إزالة المواد الصلبة العالقة الغير قابلة للتحلل والموجودة بمياه الصرف الصحي، وتتم هذه المعالجة في الوحدات التالية :

- ١ المصافى العادية
- التي تخلص ميّاه الصرف الصحى من الجوامد (المواد الصلبة) الكبيرة الحجم وذلك بحجزها
  - ٢ المصافى الدقيقة
- التى تخلّص مياه الصرف الصحى من الجوامد (المواد الصلبة) الصغيرة الحجم وذلك بحجزها
  - ٢ أحواض حجز الرمال والأتربة
- تستعمل عادة لإزالة المواد الصلبة ذات الأصل المعدني كالرمل والأتربة من مياه الصرف الصحي
  - أحواض إزالة الزيوت والشحوم من مياه الصرف الصحى
  - أحواض التهوية الأبتدائية لإعدة مياه الصرف الصحى لحالتها الطازجة(حديثة التكوين)





# ثالثاً: المعالجة التمهيدية - المصافى

# المصافى المتوسطة والكبيرة الفتحات

المصافي هي قضبان من الحديد المتوازي توضع بحيث تكون في مستوي واحد يعترض سير المخلفات السائلة، فتحجز أمامها المواد الطافية الأكبر من سعة فتحاتها، وتتراوح سعة فتحات المصافي المتوسطة من ٢٠٠ إلى ١٠٥ بوصة، والمصافي الكبيرة من ١٠٥ إلى ١٠٠ بوصة، ويفضل دائما استخدام المصافي ذات السعة الصغيرة في وحدات المعالجة الابتدائية، أما المصافي ذات السعة الكبيرة فيفضل استخدامها أمام محطات رفع-ضخ مياه الصرف الصحى الخام

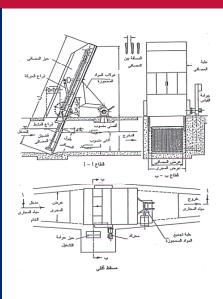
# ٧ المصافى الدقيقة

هي ألواح معدنية بها فتحات (شقوق) تنفذ من خلالها مياه الصرف الخام ويتراوح عرض هذه الشقوق من ١٦/١ بوصة الي ٤/١ بوصة وطولها من ٢/١ بوصة الي ١٤ بوصة، ولا يفضل استخدامها في المناطق الريفية، وتستعمل في الحالات الآتية :

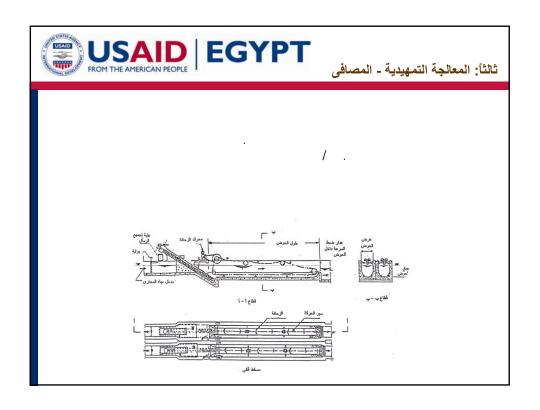
- تصفية المخلفات السائلة قبل التخلص منها في البحار والمحيطات بدون معالجة
  - ٢ وجود مخلفات صناعية تحوي مواد عالقة يصعب ترسيبها
- عندما يتطلب الأمر الإستغناء كلياً عن أحواض الترسيب الأبتدائي في بعض عمليات المعالجة البيولوجية مثل التهويه الممتده (أو في عمليات المعالجة صغيرة الحجم المدمجة)

# USAID EGYPT

# ثالثاً: المعالجة التمهيدية - المصافى



المصافي المتحركة تكون علي شكل شريط دائري يلف علي أسطوانتين أفقيتين وتسمي أيضا بالمصافي اللفافة، أو من الأنواع التي ترفع من مكانها لتنظيفها وتحل محلها مصافي أخرى ثم تعاد إلى مكانها. وجميع هذه الأنواع لا يفضل استخدامها في المناطق الريفية لاحتياجها لأعمال صيانة وتشغيل وقطع غيار بصفة مستمرة، ويفضل استخدام النوع الموضح بالسم وهو الثابت وأمامه مشط متحرك يقوم بإزالة المواد الصلبة المحجوزة ويتم كشطها وإزالتها من أمام المصافي ويتم تجميعها والتخلص منها في المدافن الصحية القريبة من محطة المعالجة.

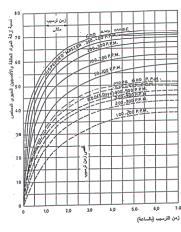




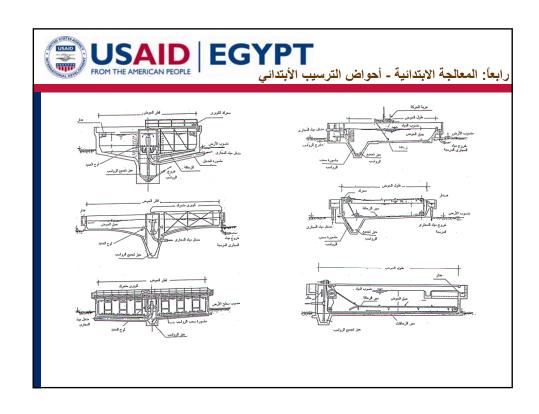


# رابعاً: المعالجة الابتدائية - أحواض الترسيب الأبتدائي

الغرض من أحواض الترسيب هو التخلص من المواد الغير عضوية والمواد العضوية العالقة بمياه الصرف الصحي بفعل الجاذبية الأرضية فتسقط بتأثير ثقلها إلى قاع الحوض حيث تجمع ويتم التخلص منها، ولذا سميت بعملية الترسيب العادية أو الترسيب الميكانيكي، ولما كانت المواد العضوية خفيفة الكثافة النوعية لذا فهي تحتاج إلى سرعة بطيئة بالحوض وطول مناسب له لإعطائها الفرصة للرسوب. فكلما قلت سرعة المياه وطالت مدة بقائها بالحوض كلما حصلنا على نسبة عالية من وتعتبر من الناحية الاقتصادية والفنية أن زمن ١-٣ ساعات هو زمن الترسيب الطبيعي الذي يعطى أعلى كفاءة لأحواض الترسيب الأبتدائي.



العلاقة بين زمن الترسيب الطبيعي وكفاءة أحواض الترسيب الإبتدائي





### خامساً: تقنيات المعالجة الكيميائية لمياه الصرف الصحى

تتم هذه المعالجة بإضافة المواد الكيميائية التي تتفاعل والمواد العالقة والهلامية وبعض المواد القابلة للتحلل الموجودة في مياه الصرف الصحي وتشكل مواد غير ضارة قابلة للترسيب، ولإجراء المعالجة الكيميائية تحتاج إلى الوحدات التالية:

- ١ مستودعات حفظ وتحضير المادة الكيميائية
- ٢ أحواض المزج السريع التي يتم فيها خلط مياه الصرف الصحي مع هذه المواد الكيميائية
- أحواض الترويب التي يتم فيها تفاعل المواد العضوية مع المواد العالقة والهلامية الموجودة في مياه الصرف الصحي.
  - ٤ أحواض الترسيب ليتم فيها ترسيب المواد الناتجة عن هذه التفاعلات

وتستعمل الطرق الكيميانية بشكل رئيسي لمعالجة المخلفات السائلة الصناعية، ويمكن إجراء المعالجة الكيميائية بمرور تيار كهربائي خلال المياه الملوثة يسبب تحلل المياه إلى ايونات موجبة وأخرى سالبة، فتنتقل الأيونات الموجبة إلى القطب السالب وتنتقل الأيونات السالب وتنتقل الأيونات السالبة إلى القطب الموجب فتشكل الأيونات فيما بينها مع القطب الكهربائي مواد جديدة، فإذا كانت المهابط المستعملة من الحديد، تشكل نتيجة هذا التحلل مركب أيدروكسيدات الحديد الثلاثي ] [Fe(OH) 3] الذي يعمل كمادة مروبة تسرع عملية ترسيب المواد العالقة. وبعد هذه المعالجة تدخل المياه إلى أحواض الترسيب فيتم ترسيب المواد الصلبة الناتجة من التفاعلات الكيميائية إلى القاع بسهولة.

ويمكن أن تستعمل الطرق المعالجة الكيميائية والميكانيكية كمرحلة وحيدة من مراحل المعالجة أو كمرحلة ابتدائية للمعالجة قبل المعالجة البيولوجية لمياه الصرف الصحي



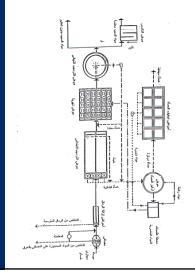
# سادساً: الغرض من المعالجة البيولوجية بالإستنبات المعلق (الحمأة المنشطه)

الغرض من أعمال المعالجة الثانوية – البيولوجية – هو تحويل المواد العضوية الدقيقة العالقة التي لم ترسب في أحواض الترسيب الابتدائي، وكذلك تحويل جزء كبير من المواد العضوية الذائبة إلى مواد ثابتة عالقة يمكن ترسيبها، وذلك عن طريق تنشيط البكتريا الهوائية وغيرها من الكائنات الدقيقة التي تعتمد على الأكسجين في حياتها مما يؤدى إلى أكسدة وتثبيت هذه المواد العضوية، ولذلك سميت هذه المعالجة بالمعالجة البيولوجية نظراً لاعتمادها على نشاط كائنات حية.

والمقصود بعملية أكسدة العناصر الموجودة بالمواد العضوية وهذه العناصر تحتوى على كربون وأكسجين ونيتروجين وهيدروجين (C, O, N & H)) وعندما تتغذى عليها البكتريا تتكاثر وتحول هذه المواد العضوية إلى غازات (أغلبها يحتوى على أكسجين، مثل ثانى أكسيد الكربون والنيترات (Co2, No3)، بالإضافة إلى الماء، وكيميائيا تسمى هذه العملية أكسدة أو تثبيت وتتحول المواد العضوية إلى قشور تلتصق بها البكتريا وتصبح حمأة نشطة ويتم ترسيبها في أحواض الترسيب النهائي فتصبح أعداد البكتريا كبيرة والغذاء المتاح أمامها قليل فتصبح شرهة (نشطة) ولذلك يفضل سحبها من أحواض الترسيب النهائي وإعادة ضخها مرة أخرى إلى أحواض التهوية للاستفادة منها وتسمى هذه العملية إعادة الحمأة النشطة.



# سابعاً: نظرية المعالجة البيولوجية بالإستنبات المعلق (الحمأة المنشطه)



عند معالجة المخلفات السائلة بطريقة الحمأة المنشطة تتم تهوية وتقليب هذه المخلفات بعد خلطها بنسبة معينة من الحمأة المنشطة – وهي الرواسب التي تجمعت في حوض الترسيب النهائي – في أحواض خاصة تسمى أحواض التهوية، وينتج عن ذلك امتصاص الخليط للأكسجين من الهواء، واستعمال البكتريا الهوائية وكائنات دقيقة أخرى لهذا الأكسجين في تثبيت المواد المعضوية المتعلقة والذائبة وتحويلها إلى مواد عالقة، ليمكن ترسيبها على هيئة قشور، كما يؤدى التقليب المستمر للخليط إلى ترويب المواد المتعلقة الدقيقة أي تجميع هذه المواد ولصقها في حبيبات أكبر يسهل ترسيبها في حوض الترسيب النهائي.



# ثامناً: شروط أنشاء الأحواض البيولوجية (التهويه) وطرق تهويتها

تتم تهوية مياه الصرف الصحي الخارجة من أحواض الترسيب الابتدائي مع الحمأة المنشطة المعادة من حوض الترسيب النهائي في أحواض خاصة تسمى الأحواض البيولوجية (التهوية)، وتظل المياه في حوض التهوية فترة تتراوح من أربع إلى ثماني ساعات تنشط فيها البكتريا الهوائية لتؤدى وظيفتها في أكسدة وتثبيت المواد العضوية.

ويجب أن تتوافر في أحواض التهوية الشروط الآتية:

- توافر الأكسجين في جميع أنحاء الحوض لتأكيد نشاط البكتريا في أكسدة وتثبيت المواد العضوية.
- وجود تقليب مستمر في أحواض التهوية ينتج عنه ترويب المواد المتعلقة الدقيقة لتكوين مواد أكبر
   حجما يسهل ترسيبها في أحواض الترسيب النهائي.
- ي يكون التقليب بشدة كافية تمنع ترسيب المواد المتعلقة أى هبوطها إلى قاع حوض التهوية خوفا من تراكمها لأن ذلك يتعارض مع استكمال عملية الأكسدة، وكذلك لخلو هذه الأحواض من وسائل إزالة وكسح الرواسب من القاع.

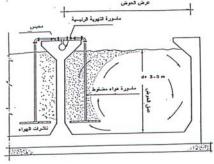
ويمكن تقسيم طرق التهوية والتقليب إلى ثلاثة أقسام رئيسية:

- \_ التهوية بالهواء المضغوط.
  - التهوية الميكانيكية.
- التهوية بالطرق المشتركة (الهواء المضغوط مع التقليب الميكانيكي).



# تاسعاً: الأحواض البيولوجية التهوية بالهواء المضغوط

في هذه الطريقة تمزج المخلفات السائلة بعد معالجتها وخروجها من أحواض الترسيب الابتدائي بنسبة حوالي من ٢٠% إلى ١٠٠% من حجم الحمأة المنشطة السابق ترسيبها في أحواض الترسيب النهائي، ثم يمر الخليط في أحواض التهوية التي تتم فيها عملية التقليب والتهوية بواسطة فقاقيع من الهواء تخرج من شبكة من البلاطات أو القوالب المسامية مثبتة في قاع الحوض ومتصلة بمجموعة من المواسير يضغط في المه اء وتسميم هذه الدلاطات أه القه الب يناشرات الهواء

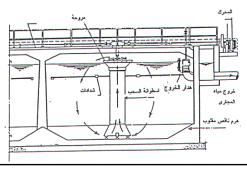




# عاشراً: الأحواض البيولوجية التهوية الميكانيكية (طريقة سمبلكس)

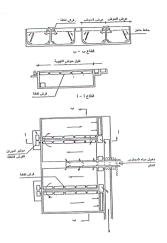
نتم التهوية في هذه الحالة باستخدام طرق ميكانيكية تحدث اضطرابا في سطح المخلفات السائلة – هذا الاضطراب يساعد على أن يمتص السائل الأكسجين في أكسدة وتثبيت المواد العضوية كما سبق شرحه. المواد العضوية كما سبق شرحه.

في هذه الطريقة تتم تهوية المخلفات السائلة الخارجة من أحواض الترسيب الابتدائي بعد إضافة نسبة من الحمأة المنشطة المرسبة بحوض الترسيب النهائي وذلك في أحواض تهوية خاصة، يشكل قاعها على هيئة أهرامات ناقصة مقلوبة، وترتفع في رأس كل هرم ماسورة رأسية في نهايتها مروحة بشكل خاص تدور بقوة محرك فيرتفع السائل في الماسورة ويخرج من فوهتها العليا على شكل رذاذ وبذلك تتم عملية تقليب وتهوية السائل.





# حادي عشر: الأحواض البيولوجية التهوية الميكانيكية (طريقة طريقة الفرش اللفافة الهوائية)



نتم التهوية في هذه الحالة باستخدام طرق ميكانيكية تحدث اضطرابا في سطح المخلفات السائلة – هذا الاضطراب يساعد على أن يمتص السائل الأكسجين من الهواء ومن ثم تقوم البكتريا الهوائية باستخدام هذا الأكسجين في أكسدة وتثبيت المواد العضوية كما سبق شرحه.

وتتم التهوية في هذه الحالة في أحواض مستطيلة قليلة العمق – مركب بجوانبها الطولية فرش أسطوانية بحيث يكون نصفها تقريبا مغمورا في الماء – وبطول الحوض، وعندما تدور الفرش بسرعة كبيرة يتم سحب الماء من بين الحائط الحائل وجدار الحوض لينتشر على سطح الحوض على شكل رذاذ – وبذلك تتوالد في الحوض حركة مستديمة تنتج عنها تهوية للمخلفات السائلة فيه



# ثاني عشر: تطوير المعالجة البيولوجية بالإستنبات المعلق (الحمأة المنشطة)

- ١-١٧ طريقة الحمأة المنشطة ذات المعدل العالى
  - ٢-١٧ التهويه المتدرجه
  - ١٧-٣ التنشيط البيولوجي
  - ١٧-٤ طريقة التثبيت مع التلامس
  - ١٧-٥ طريقة التغذية على خطوات
- ١٠١٧ طريقة التهوية على مراحل (على التوالي)
  - ١٧-٧ طريقة التهوية الممتدة



# ثالث عشر: مزايا وعيوب المعالجة البيولوجية بالإستنبات المعلق (الحمأة المنشطة)

#### العيوب

خلوها من متاعب الرائحة غير المرغوب فيها، وعدم انتشار الذباب.

المزايا

- تحتاج إلى مساحة صغيرة بالنسبة للمساحة التي تحتاجها المرشحات.
  - مصاريف إنشائها صغيرة نسبياً.

۲

- لا تحتاج إلى أيدي عاملة كثيرة للتشغيل.
- لا يتسبب عنها فاقد كبير في منسوب المياه من أول حوض إلى آخر حوض بالمحطة.

- تحتوى الحمأة الناتجة على نسبة عالية من الماء مما يسبب زيادة كبيرة في حجم الحمأة وكذلك صعوبة في تجفيفها.
  - ٢ ارتفاع مصاريف الصيانة والتشغيل.
  - تحتاج إلى إشراف فني على مستوى
- قد توجد صعوبات في التشغيل إذا احتوت المياه المطلوب معالجتها على مواد سامة.
- بدون أسبابٍ معروفة قد تسوء نتائج التشغيل، ويحتاج الأمر وقتا طويلا لإعادة نتائج التشغيل إلى الدرجة المعتادة.





معالجة مياه الصرف الصحي المرشحات الزلطية – بحيرات التثبيت



# معالجة مياه الصرف الصحي بالنمو الملتصق وبحيرات التثبيت

# محتويات العرض الفني للمحاضرة السادسة

- 1. المعالجة البيولوجية لمياه الصرف الصحي بالنمو الملتصق (المرشحات البيولوجية)
  - 2. المعالجة البيولوجية لمعالجة مياه الصرف الصحى بالأقراص الدوارة
    - 3. بحيرات التثبيت الطبيعية لمعالجة مياه الصرف الصحي
    - 4. بحيرات الأكسدة المهواة لمعالجة مياه الصرف الصحي
      - 5. أنواع بحيرات الأكسدة المهواه
      - 6. المعالجة البيولوجية اللاهوائية لمياه الصرف الصحي



# أولا: معالجة مياه الصرف الصحى بالنمو الملتصق (المرشحات البيولوجية)

الغرض من أعمال المعالجة الثانوية Secondary Treatment أو المعالجة البيولوجية المعالجة البيولوجية الدقيقة العالقة والتي لم تترسب في Biological Treatment هو تحويل المواد العضوية الذائبة وتحويلها إلى مواد ثابتة صعبة التحلل وذلك عن طريق تنشيط البكتريا الهوائية وغيرها من الكائنات الدقيقة التي تعتمد على الأكسجين في حيويتها مما تؤدى إلى تثبيت هذه المواد العضوية ولذلك عرفت هذه المعالجة بالمعالجة البيولوجية نظرا لاعتمادها على نشاط كائنات حية للوصول إلى الهدف منها.

وتشمل أعمال المعالجة البيولوجية (النمو الملتصق) في محطات معالجة مياه الصرف الصحي على أحد النظم الآتية:

- ١ حقول أو أحواض البكتريا Contact Beds
- Intermittent Sand Filter مرشحات الرمل
- \* المرشحات العادية Standard Trickling Filters
- High Rate Trickling Filters و السريعة المعدل العالى أو السريعة
  - ه الأقراص الدوارة Rotating Biological Disc



# ١. نظرية الترشيح في المرشحات البيولوجية (المرشحات الزلطية)

معالجة المياه الملوثة باستخدام المرشحات الزلطية هي عملية تقليدية, ولكنها تستخدم على نطاق واسع في جميع أنحاء العالم نظرا السهولة تشغيلها, والنتائج الجيدة التي أمكن الحصول عليها, بالإضافة إلى قدرتها على معالجة مياه الصرف الصحي الشديدة التلوث. كما تزيل المرشحات الزلطية المواد الذائبة ( العالقة) من مياه الصرف الملوثة. وتتلخص هذه الطريقة أولا في إزالة المواد العالقة الكبيرة والطافية وذلك في أحواض الترسيب الإبتدائي والمصافي. ثم بعد ذلك ترش المياه الخارجة من أحواض الترسيب الأبتدائي والموائية. وتقوم المياد الموائية والكاننات الدقيقة الأخرى مثل الJamp والهوائية والكاننات الدقيقة الأخرى مثل الJamp والهوائية الأحسري من الخطوتين الآتيتين مياه الصرف الصحي من الخطوتين الآتيتين

- تجميع المواد الصلبة الموجودة في مياه الصرف الصحي ونمو الكائنات الحية الدقيقة والتي تعتمد في نموها على التغذية من مكونات مياه الصرف الصحي. كما يقوم نوع معين من البكتريا – Nitrifying Bacteria- بأكسدة المواد النيتروجينية الموجودة في مياه الصرف
- تنظيف المرشح الزلطى بواسطة أنواع معينة من البكتريا تسمى الـ Protozoa تقوم بالتهام الطبقة الرقيقة التي تغلف الوسط الترشيحي والتي تحتوى على مواد عضوية تتأكسد بفعل البكتريا إلى غازات وماء مما يؤدى إلى تكسير هذه الطبقة وخروجها مع المياه الخارجة من المرشحات الزلطية. تنظيف المرشح الزلطى بواسطة أنواع معينة من البكتريا تسمى الـ Protozoa تقوم بالتهام الطبقة الرقيقة التي تغلف الوسط الترشيحي والتي تحتوى على مواد عضوية تتأكسد بفعل البكتريا إلى غازات وماء مما يؤدى إلى تكسير هذه الطبقة وخروجها مع المياه الخارجة من المرشحات الزلطية





# ١. خصائص أنواع المرشحات الزلطية (المرشحات البيولوجية)

#### ١ المرشحات الزلطية بطيئة المعدل

الأحمال العضوية لهذه المرشحات حوالي .٠٨ كجم /م / يوم. وبصفة عامة فإن المرشحات ذات المعدل البطيء لا تستخدم سيفون دفق, ويتراوح عمق هذه المرشحات من ... - ... متر من كسر الحجارة

#### ٢ المرشحات الزلطية متوسطة المعدل

تستخدم هذه المرشحات في معالجة مياه الصرف للأحمال العضوية من  $7.1 \cdot 1.4 \cdot 1.4 \cdot 1.4$  يوم. والأحمال الهيدروليكية من  $1.1 - 1.4 \cdot 1.4 \cdot 1.4$  مرام مرام وهذه تشمل المياه المعادة. وتكون مادة الوسط الترشيحي المستخدمة كبيرة الحجم وتتراوح بين  $1.1 - 1.4 \cdot 1.4$  مم

#### المرشحات الزلطية سريعة المعدل

هذه المرشحات تصمم لاستقبال مياه الصرف بصفة مستمرة, وذلك تحت أحمال هيدروليكية تتراوح من 1.3- 1.7 م1 يوم شاملة المياه المعادة وذلك في حالة أحمال عضوية من 1.7 - 1.7 كجم/ م1يوم، ويتراوح عمق مادة الوسط الترشيحي من 1.9 - 1.7 متر, وتكون مقاسات مادة الوسط الترشيحي كبيرة لتجنب، الأنسداد ولتحسين التهوية, وتصل كفاءة هذا النوع بين 1.9 1.0 %,

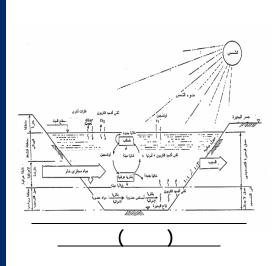
# ٤ المرشحات الزلطية التحضيرية

ويستخدم هذا النوع من المرشحات قبل أحواض التهوية أو قبل المرشحات سريعة المعدل وذلك لتقليل الأحمال العضوية العالية وتتراوح كفاءته بين ٢٠٠ %





# ٣. ظاهرة التفاعل البيولوجي في بحيرات التثبيت الطبيعية



والنظام الميكروبيولجي الطبيعي في بحيرات التثبيت مهم جدا لعملية التشغيل. والذي يتغير بتغير درجات حرارة الجو والعوامل المناخية وأشعة الشمس وكذلك اختلاف خصائص مياه الصرف الصحي الخام. معظم التفاعلات البيولوجية تتم عن طريق البكتريا الدقيقة التي تستخدم المركبات العضوية كغذاء وتحت الظروف الجيدة فإنها تقترب من بعضها مكونة الندفة وتصبح ثقيلة إلى حد أن ترسب. وبعض البكتريا الغير مطلوبة وهي من النوع الخيطية ذات اللون الأخضر المائل إلى الأزرق ومن الصعب أن تترسب وعموما فأن البكتريا تصبح الأكثر عددا عند الرقم الايدروجيني ٦.٥ أو أقل. ومثل الطالحب الخضراء من أنواع الكوريلا وهي متحركة وتبقى قريبة من السطح.



# ٣. أنواع بحيرات التثبيت الطبيعية

#### ١ البحيرات اللاهوئية

وهى البحيرات المصممة لتعالج المخلفات ذات الاحتياج العالي للأكسجين مثل مخلفات المجازر والحمل العضوي عالي في هذه البحيرات حيث تنتشر خلالها الظروف اللاهوائية وتشبه هذه البحيرات الخزانات ذات الهضم اللاهوائي أو بيارة تخزين المياه الملوثة(الصرف الصحي) ويتراوح عمق هذه البحيرات اللاهوائية من ٣-٥ متر.

#### ٢ البحيرات المترردة (الهوانية واللاهوانية)

البحيرات الاختيارية هي أكثر الأنواع المعروفة من البحيرات التي تستخدم في برك التثبيت والأكسدة وتحتوى على طبقتين ( منطقتين) للمعالجة وهي الطبقة السطحية الهوائية وطبقة القاع اللاهوائية فالبحيرات الأختيارية تعمل على عمق من الماء بين اللي ٢٠٤ م وعادة ما تتحمل من ١٧ - ٩٠ كجم للهكتار من BOD، والأكسجين اللازم للتهوية في الطبقة السطحية يمد بواسطة الطحالب وتأثير الرياح. وتحلل المواد العضوية المترسبة في طبقة القاع يحدث لاهوائيا وعادة ما تصمم البرك لتعطى تخفيف كافي للمخلفات وتهوية طبيعية للتأكد من أن سطح السائل يبقى هوائيا.

أن بحيرات التثبيت أو الأكسدة الموجودة ممكن أن ترفع كفاءتها أما بزيادة وقت المكث أو بخفض الحمل العضوي على السطح أو كل منهم.



# ٣. أنواع بحيرات التثبيت الطبيعية

#### ٣ البحيرات ذات المعدل العالى للتهوية

وهي مطلوبة إذا كان الغرض من هذه البحيرات نمو كمية كبيرة من الطحالب فيها للحصاد وتستخدم هذه الطحالب كغذاء للماشية وهذه البحيرات نو عمق صغير يتدرج بين ٣٠ إلى ٤٠ سم وعادة يكون الحمل العضوى بين ٦٠ إلى ٢٢٥ كجم BOD/ هكتار/يوم.

#### بحيرات الإنضاج

وهى التي تستخدم في معالجة (تنظيف) الخارج من عمليات المعالجة الثانوية العادية لمياه الصرف الصحى وغالبا أيضا ما تستخدم كمرحلة أخيرة من بحيرة التثبيت أو الأكسدة الطبيعية وذلك لإزالة الطحالب قبل تفريغ المياه الخارجة وتشبه هذه البحيرات اللختيارية فيما عدا إنها تتحمل حمل عضوى خفيف وعادة ما يكون أقل من ١٧ كجم BOD هكتار/يوم.

#### ه البحيرات المهواة

وهى التى تستخدم فى الحالات التى يكون فيها إضافة الأكسجين ضرورى نتيجة الحمل العضوى العالى فمثلا عندما تصبح البحيرات لا أختيارية زائدة الحمل فإنها تستخدم أكسجين أكثر من الذى تنتجة وبالتالى تتحول إلى لاهوائية. والطريقة الوحيدة التى تستخدم لزيادة الأكسجين هى تركيب مصدر هوائى ويوجد عديد من البحيرات مصممة وتعمل بأنظمة التهوية السطحية وذلك لتسمح بتحمل حمل عالى فى مساحات صغيرة وتحصل هذه البحيرات أساسا على كل الأكسجين المطلوب بالطرق الميكانيكية كما ينمو فيها كمية قليلة جدا من الطحالب.







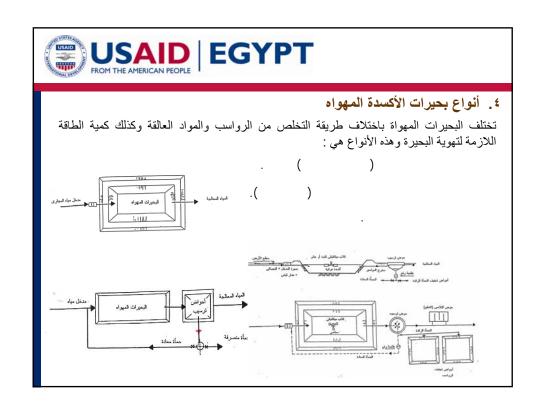
# ٤. بحيرات الأكسدة المهواة

يمكن اعتبار هذه الطريقة تطوير لبحيرات الأكسدة الطبيعية لرفع كفاءتها كما إنها تعمل بنظرية الحمأة المنشطة (التهوية الممتدة) وفائدة التهوية للبحيرات هي كما يلي :

.

,

تهوية البحيرات المهواة بأحد الطرق الأتية:





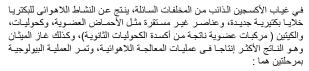
# ٥. المعالجة البيولوجية اللاهوائية لمياه الصرف الصحى

العوامل المؤثرة في المعالجة البيولوجية اللاهوائية

نتواجد وتتكاثر نوعيات الكاننات الحية الدقيقة في مراحل وحدات المعالجة اللاهوائية على أساس العوامل التي تساعد في تهيئة البيئة الملائمة لحياة هذه الكاننات. ومن هذه العوامل:

- ا. خصائص المخلفات السائلة (مياه الصرف الصحى)
  - . تركيز المواد العضوية القابلة للتحلل بيولوجيا
    - ٣. الأس الأيدروجيني pH ودرجة الحرارة

النشاط البيولوجي اللاهوائي



المرحلة الأولى: مواد عضوية = بكتريا → خلايا بكتيرية جديدة + أحماض عضوية وكحوليات

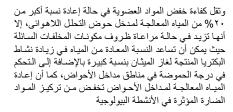
المرحلة الثانية: نواتج المرحلة الأولى + بكتريا ← خلايا بكتيرية جديدة +غاز الميثان + غاز ثانى أكسيد الكريت + المياه + أمونيا

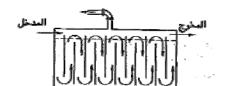


# المعالجة البيولوجية اللاهوائية لمياه الصرف الصحى (ABR) أحواض المعالجة اللاهوائية ذات الحواجز المتوازية

#### الوصف

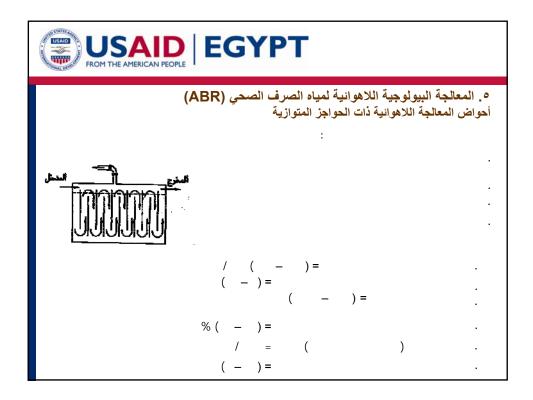
تكون هذه الأحواض مستطيلة، والمزودة بداخلها حواجز متوازية لتوجيه مياه الصرف الصحي إما رأسيا لأعلى وأسفل، أو أفقيا بتغيير اتجاهها عند نهاية الحواجز. ويسمح تصميمها بسريان المياه ببطء لتسمح للنشاط اللاهوائي البيولوجي أن يتم بصورة طبيعية تبعا لاشتر اطات وأسس التصميم وعادة لا تكون السرعة بين الحواجز كبيرة حتى لا تتسبب في خروج تركيز عالى من المواد العالقة فتى وحدة المعالجة المواد العالقة في وحدة المعالجة





#### مميزات إعادة المياه من المخرج للمدخل

- تلامس أكثر بين الكائنات الحية الدقيقة والمواد القابلة للتاكسد
  - لا تتأثر كثيرا بالتغير في درجة الحرارة
    - رفع قيمة pH في مناطق المدخل
  - خفض تأثير المواد السامة التي تؤثر على نشاط البكتريا
- إمكانية معالجة المخلفات السائلة التي تحتوى على تركيزات متوسطة
  - وعالية من المواد العضوية والشوائب الأخرى وبأحمال متغيرة
    - تحمل العملية للأحمال الفجائية الهيدر وليكية والعضوية





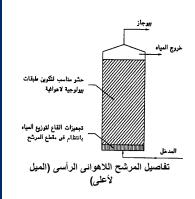
# المعالجة البيولوجية اللاهوائية لمياه الصرف الصحى أحواض المعالجة اللاهوائية ذات مساحة سطحية كبيرة

#### الوصف

ومن هذه الأحواض أنواع تسير فيها المياه إما راسيا أو أفقيا. وبالنسبة للنوع الأول يكون عادة الحوض دائري وبه مواد خفيفة الوزن صغيرة السمك بأشكال متعددة (العامل الأساسي فيها أن تكون مساحتها السطحية كبيرة وتعطى فرصة لتكوين طبقة بيولوجية على أسطح هذه المواد (Fixed Film Units) كما تساعد أشكالها على تجانس مرور المياه على الطبقات البيولوجية حتى تتم عملية التحلل اللاهوائي بالمعدل التصميمي.

التصميمي. وفى الأحواض التي تسير فيها المياه أفقيا يمكن تقسيم الحوض إلى أجزاء يفصلها حواجز رأسية وتوضع مواد الحشو داخل هذه الأجزاء، وتكون هذه المواد بأشكال كثيرة منها :

- · الواح متعرجة رأسية متوازية
- ٠ الواح متعامدة ماثلة أو رأسية لضمان مرور المياه على جميع الأسلح
- مواسير دائرية قطرها (۲ ۱۵) سم، وطولها يساوى قطرها
   تقريبا، ويكون بها فتحات فى جدارها بأشكال هندسية مختلفة
   وغير متماثلة، وتوضع بالحوض بطريقة غير منتظمة.

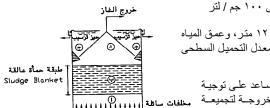




# ه. المعالجة البيولوجية اللاهوائية لمياه الصرف الصحي (USAB) أحواض المعالجة اللاهوائية تسير فيها المياه لأعلى خلال طبقة من المواد العالقة

تتكون هذه الأحواض مما يلي :

- جزء سفلي تدخل إليه المياه من جهة أو من جهتين بحيث يتم توزيعها في قطاع
  - الحوض بصورة متجانسة ومتساوية
  - طبقة عالقة من الحمأة Sludge Blanket يتراوح ارتفاعها بين٢٠٠-
    - ١٢٠ سم، ويكون تركيز العوالق فيها حوالي ١٠٠ جم / لتر



بعد مراحل|لمصافى وحجز الرمال

- أجزاء علوية للترسيب يصل طولها لحوالي ١٢ متر، وعمق المياه ٣. فيها يصل لحوالي (٢٠٠ - ٢٥٠) سم، ومعدل التحميل السطحي في حدود (۲۰ – ۳۰)م ام اليوم
- جزء في أعلى الحوض بشكل هندسي يساعد على توجية والأستفادة منه

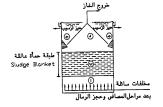
طريقة المعالجة اللاهوائية UASB



# ٥. المعالجة البيولوجية اللاهوائية لمياه الصرف الصحى (USAB) أحواض المعالجة اللاهوائية تسير فيها المياه لأعلى خلال طبقة من المواد العالقة

#### أسس التصميم:

٦.



- لا تزيد السرعة عن ٥٠ سم في الساعة للتصرف المتوسط.
  - لا يزيد تركيز الأمونيا عن ١٠٠٠ مجم / لتر.
- لا تزيد الأحماض الدهنية المتطايرة عن ١٠٠٠ مجم / لتر.
  - لا تزيد الكبريتات الذائبة عن ٥٠ مجم / لتر. ٤.
  - مدة بقاء المياه في الأحواض = (١٢-٨) ساعة.

- طريقة المعالجة اللاهوائية UASB
- يكون الفاقد في الضغط خلال سريان المياه لأعلى (٢-٣) متر.
- الحمل العضوى = (١٠٥٠-١) كجم أكسجين كيماوى مستهاك/م اليوم، ويصل هذا الحمل لعشرة أضعاف في حالة معالجة ٠,٧ المخلفات الصناعية
  - البيوجاز الناتج (٧٠ % ميثان) في حدود ٢٠٠ لتر لكل كيلو جرام أكسجين كيماوي يتم إزالتة. ٠,٨
- تحتاج هذه الطريقة فترة تحضير حوالي (٧٠-٩٠) يوم حتى تصل لدرجة التشغيل التصميمي، وفي حالة إضافة حمأة من ٠٩ أحواض لاهوائية (خميرة) تقل هذه المدة لتصل إلى أقل من شهر.
  - ينتج المتر المكعب من البيوجاز عند احتراقة طاقة تقدر بحوالي ١.٣ كيلووات ساعة.
- زمن بقاء المواد الصلبة (عمر تواجدها) في الحوض = (٢٠-٣٠) يوم، وتساوى الحمأة الكلية في الحوض بالكيلو جرام مقسوما على الحمأة المنصرفة بالكيلو جرام/يوم.





# معالجة الصرف الصحى والأثر البيئي



# الغرض من معالجة مياه الصرف الصحى

• إن الهدف الرئيسى من عملية معالجة مياه الصرف الصحى هو التخلص من مسببات تلوث تلك المياه سواء كانت مواداً عضوية أو غيرها عالقة كانت أم ذائبة، ويتم ذلك عن طريق حجرها وإزالتها أو تحليلها إلى مواد وغازات غير ضارة إضافة إلى التخلص من الكائنات الحية الضارة والمسببة للأمراض

١



# الغرض من معالجه مياه الصرف الصحي

- (أ) تقليل مشكلة التلوث البيئي وذلك بإزالة معظم المواد العضوية الطافية والعالقة والذائبة وكذلك بعض المواد غير العضوية كما يجب تطهير المياه بهدف القضاء على الكائنات الحية الممرضة والتي توجد عادة في مياه الصرف الصحى.
- (ب) إعادة استخدام المياه المعالجة في الأغراض المختلقة كرى المزروعات المختلفة طبقا لأحكام القوانين المنظمة لذلك.
- كما يمكن إعادة استخدام المياه المعالجة في تطبيقات صناعية كمياه التبريد لبعض الصناعات وإطفاء الحرائق وفق محاذير محددة كما سوف تستخدم المياه المعالجة بدرجة معينة.
  - ومما هو جدير بالذكر أن عمليات المعالجة تهدف أساسا إلى تطبيق القوانين المنظمة للصرف سواء على الشبكة أو على المصارف العمومية حيث أن المعايير الواردة بهذه القوانين تراعى في النهاية حماية البيئة المحيطة من التلوث.



### الغرض من إنشاء شبكات تجميع وصرف مياه الصرف الصحى:

- حماية أساسات المبانى والمنشآت.
- حماية المجاري المائية ومصادر المياه الجوفية من التلوث.
- ضمان إجراء عمليات الصرف للمياه الملوثة علي أسس صحية وسليمة، مما يوفر وسائل الراحة والرفاهية بالتجمعات السكانية.
  - الاستفادة من مياه الصرف الصحى بعد معالجتها وإعادة استخدامها.
- الاستفادة من الرواسب الناتجة من وحدات معالجة مياه الصرف الصحي، وذلك بعد معالجتها.
  - حماية البيئة المحيطة من التلوث (مياه-تربة-هواء-نباتات-حيوان).



# الأثر البيئي لتجميع ومعالجة مياه الصرف الصحى:

أنه يجنب المشاكل التالية:

- تلوث المجاري المائية السطحية أوالمياه الجوفية مما ينتج عنه انتشار الأمراض مثل التيفود والكوليرا وبقية الأمراض التي تنقلها المياه الملوثة.
- 2. نمو وتكاثر الذباب والبعوض وما يؤدي إليه ذلك من انتشار الأمراض علاوة علي ما تسببه من مضايقات.
- قرة معاناة الأهالي من مشاكل الصرف في المنازل وأعمال الكسح اللازم إجراؤها كل فترة لبيارات الصرف وخزانات التحليل المستخدمة، في حالة عدم وجود شبكة لتجميع المخلفات السائلة.
- 4. نزح رواسب خزانات التحليل أوبيارات الصرف والتخلص منها إما علي المجاري المائية مما يؤدي إلي تلوثها، أوبتجميعها في بعض المناطق القريبة من المدن مما يؤدي إلي تراكمها وانبعاث روائح كريهة غير مرغوب فيها.



- 5. تأثير الأحماض الناتجة من التفاعلات البيولوجية والتي تحدث في المياه الملوثة بفعل البكتريا اللاهوائية على أساسات المنشآت، علاوة على تأثيرها على التربة المحيطة إذا تم صرف مثل هذه المياه على التربة مما يؤدي مستقبلا إلى انهيار المنشآت و عدم صلاحية الطرق. كما أن استمرار الصرف على التربة المحيطة يؤدي إلى تلوث المياه الجوفية بالجراثيم والطفيليات مما يعوق استخدامها في مختلف الأغراض.
- 6. لذلك يعتبر الصرف الصحي للمخلفات السائلة المنزلية والمحتوية على الفضلات الأدمية من أهم العمليات اللازمة لضمان توفير البيئة الصالحة للأفراد، سواء في المجتمعات الحضرية أو الريف.



# ونتيجة للجهود الكبيرة في مجال حماية البيئة من التلوث، فقد تم الوصول إلى ما يلي:

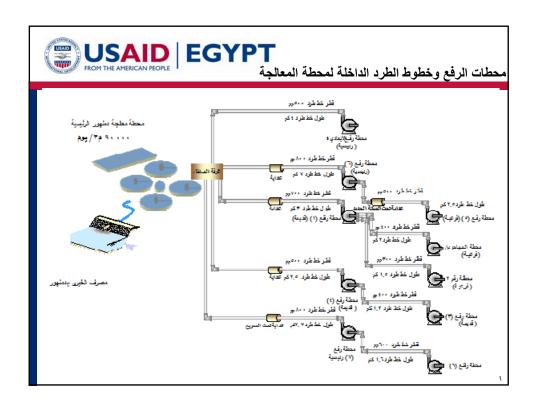
- زيادة الفهم في التأثير البيئي المتسبب من صرف كميات كبيرة من المياه الملوثة غير المعالجة
   أو التي تمت معالجتها جزئياً.
  - تطور المعرفة في تأثير المواد الملوثة والموجودة في مياه الصرف الصحي على البيئة على المدى الطويل.
    - الإسراع في تطوير نظم حماية البيئة وتشديد القوانين.
    - زيادة المعرفة في مجالات المعالجة الكيميائية والبيولوجية والميكروبيولوجية.
    - المحافظة على المصادر الطبيعية للمياه وإعادة تدوير المياه الملوثة بعد تنقيتها أي إعادة استخدام فائض محطات معالجة مياه الصرف الصحي.
      - توسيع المعرفة في أساسيات ومقدرة الطرائق المختلفة لمعال

v

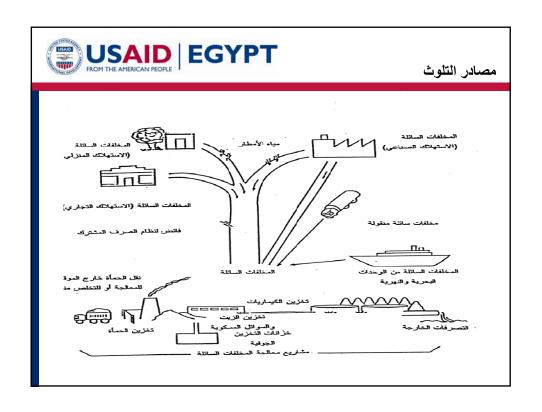


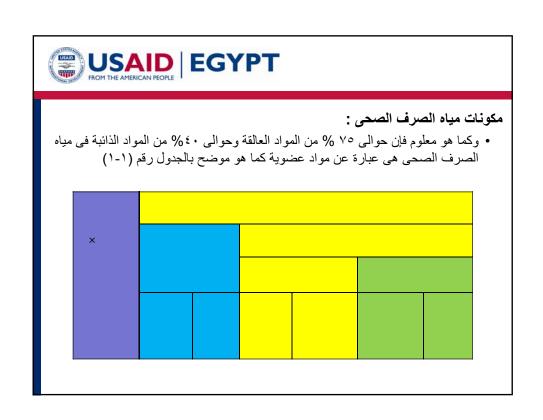
# ويمكن تقسيم أعمال تجميع المخلفات السائلة (مياه الصرف الصحى) إلى الأعمال التالية:

- شبكة المواسير بالانحدار الطبيعي وملحقاتها من المطابق وغرف التفتيش ومنشآت أخرى.
  - محطات الرفع وملحقاتها (البيارة ووحدات الضخ من الطلمبات والمحركات ومواسير السحب والطرد وأجهزة قياس التصرف).
  - المواسير الصاعدة (خطوط الطرد) وملحقاتها من غرف المحابس وأجهزة الحماية من المطرقة المائية وغرفة التهدئة.











- وهذه المواد الصلبة ناتجة عن النشاطات المختلفة للإنسان في مجتمعاته السكانية وعادة فإن مكونات المركبات العضوية تكون خليطاً من الكربون والهيدروجين والأكسجين بالإضافة إلى النيتروجين، كما أن هناك عناصر هامة أخرى مثل الكبريت والفوسفور والحديد
- وهذه المكونات تشكل المجاميع الرئيسية للعناصر العضوية الموجودة في مياه الصرف الصحي وهي كالآتي:
  - بروتينات تتراوح ما بين ٤٠ إلى ٦٠ %
  - کربوهیدرات تتراوح ما بین ۲۰ ـ ۰۰ %
    - دهون وزيوت تصل إلى ١٠ %



# تقنيات معالجة مياه الصرف الصحى

تقنيات معالجة مياه الصرف الصحى كالأتى:

- المعالجة التمهيدية
- المعالجة الابتدائية(الميكانيكية)
  - المعالجة الثانوية
  - معالجة الحمأة
  - المعالجة الثلاثية



المعالجة التمهيدية: الهدف منها هو إزالة المواد الصلبة العالقة غير القابلة للتحلل في مياه الصرف الصحى، وتتم هذه المعالجة في الوحدات التالية:

ا-المصافي العادية. ج-أحواض حجز الرمال والأتربة. د-أحواض إزالة الزيوت والشحوم. ه. أحواض التهوية الابتدائية لإعادة مياه الصرف الصحي لحالتها الطازجة.

المعالجة الابتدائية (الميكانيكية): الهدف منهاهو إزالة المواد الصلبة العالقة سواء كانت عضوية أو غير عضوية، وتتم هذه المعالجة في أحواض الترسيب.

- ويمكن للمعالجة الابتدائية هذه أن تزيل تقريباً نسبة ٦٠ - ٧٠ % من المواد العالقة وتسبب انخفاض في الأكسجين الحيوى الممتص من مياه الصرف الصحى بنسبة ٢٠ - ٣٠ %.

المعالجة الكيميائية: الهدف منها أنها تتم هذه المعالجة بإضافة المواد الكيميائية التي تتفاعل مع المواد العالقة والهلامية وبعض المواد القابلة للتحلل الموجودة في مياه الصرف الصحي وتشكل مواد غير ضارة قابلة للترسب في أحواض الترسيب.

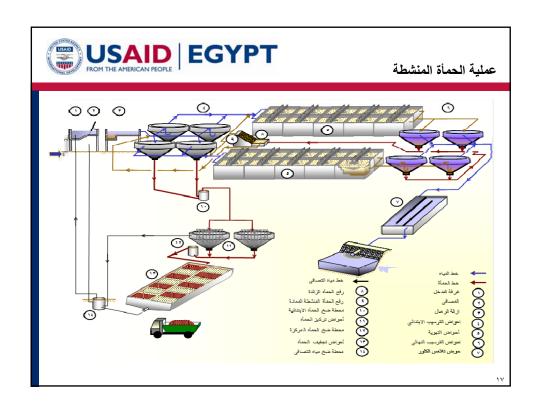
ويمكن أن تستعمل الطرق المعالجة الكيميائية والميكانيكية كمرحلة وحيدة من مراحل المعالجة أو كمرحلة ابتدائية للمعالجة قبل المعالجة البيولوجية لمياه الصرف الصحي.

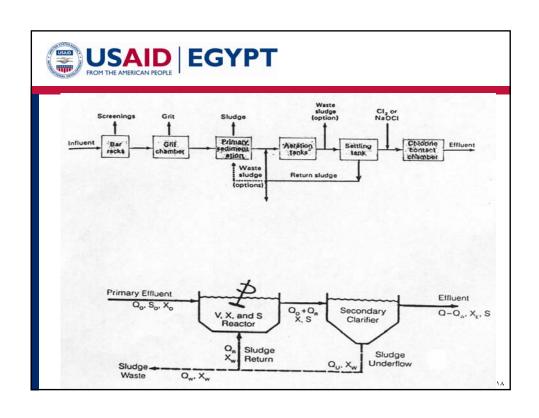


- المعالجة الثلاثية: تحتوى مياه الصرف الصحي على فيروسات تصنف حسب العائل، وتعد المجموعة الأولى أهم مجموعة فيما يتعلق بمياه الصرف الصحي حيث أنها المصدر الرئيسي للكائنات الحية المسببة للأمراض مثل التيفود والدوسنتاريا والإسهال والكوليرا إضافة إلى ذلك تحتوى أمعاء الإنسان على أعداد هائلة من البكتيريا تعرف باسم بكتريا القولون، ونظراً لأن أعداد الكائنات الحية الدقيقة الموجودة في مياه الصرف الصحي والمسببة للأمراض قليلة ويصعب عزلها، فإن بكتيريا القولون ولوجودها بأعداد هائلة في مياه الصرف الصحي يمكن استخدامها ككائن حي للدلالة على مدى تلوث المياه بالكائنات المسببة للمرض.
  - المعالجة البيولوجية: وتشمل:

# الاستنبات المعلق (الحمأة المنشطة):

 ومن أشهر العمليات في هذه النظم عملية الحمأة المنشطة وقد اكتسبت العملية هذا الاسم لأنها تتعلق بإنتاج كتلة نشطة من الأحياء الدقيقة قادرة على تثبيت المخلفات أو تتلخص هذه العملية كما هو موضح بالشكل التالى:





USAID EGYPT FROM THE AMERICAN PEOPLE				
مكونات محطة صرف صحي				
	:			
	19			

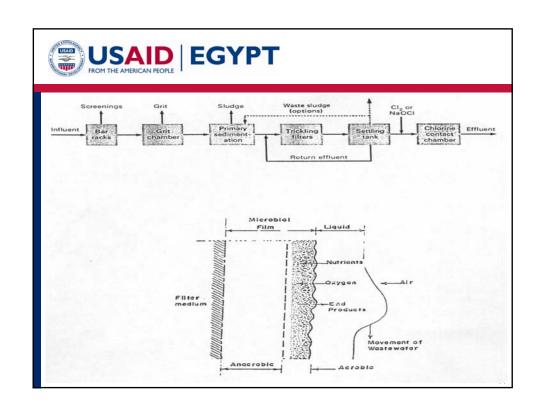


# النمو الملتصق (المرشحات الزلطية):

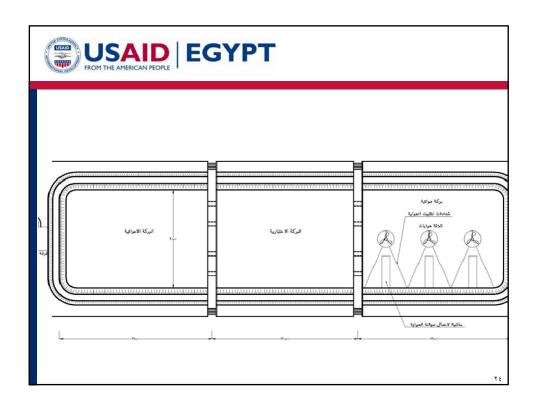
تعمل هذه النظم على أساس التصاق الكائنات الحية بوسط يسمح بتحليل المواد العضوية عند مرور مياه الصرف الصحي عليه حيث تقوم الشرائح الحيوية وهى عبارة عن طبقة الكائنات الحيية الماتصقة بالوسط بامتصاص المواد العضوية الموجودة في مياه الصرف ويتم تحليل المواد العضوية من قبل الكائنات الحية الهوائية في الأجزاء الخارجية من تلك الشرائح، ومع نمو وتكاثر الكائنات الحية فإن سمك الشرائح يزداد وبالتالي فإن الأكسجين يتم استهلاكه قبل وصوله إلى داخل الطبقة وعندئذ تكون هناك بيئة لا هوائية قريبة من سطح محتويات المرشح، وبزيادة سماكة طبقات المادة اللزجة في الشرائح فإن المواد العضوية التي تم امتصاصها يتم استهلاكها قبل وصول الكائنات الحية القريبة من سطح محتويات المرشح، ونتيجة لذلك فإن تلك الكائنات الحية تكون في مرحلة الموت وتققد مقدرتها على الالتصاق، ومن ثم يتم إزالتها مع السائل ويبدأ بعدها في تكوين طبقة أخرى وهكذا

۲.











# الاختبارات الكيميائية لعينة المخلفات السائلة

- اختبار الأزوت النشادري (nitrogen-ammon)
- حيث تقل كمية النشادر بمضى الوقت لتحولها إلى نيترات ونيتريت.
- اختبار الأزوت علي هيئة نترات ونيتريت (nitrites and nitrates)
- حيث تزيد كمية النترات بمضي الوقت ويدل تواجد الأزوتات بكثرة على اقتراب كفاءة المعالجة من الكمال.
  - اختبار الكلوريدات (chlorides)
- ويستفاد من هذا الاختبار للدلالة على تلوث الماء بالمخلفات السائلة نظرا لارتفاع تركيز الكلوريدات في المخلفات السائلة عنه في الماء.
  - اختبار كبريتورالهيدروجين (hydrogen sulphide)
  - إذ يدل تواجد هذا الغاز في عينة المخلفات على نشاط البكتريا اللاهوائية وعدم تواجد أللأكسجين في العينة.
    - اختبار الأكسجين الكيميائي المستهك (COD chemical oxygen demand) ويستدل منه علي مدي تركيز المواد الكربونية العضوية في العينة، إلا أنه ليس بالدقة الكافية.
    - (BOD-biochemical oxygen demand) اختبار الاحتياج الأكسيجيني الحيوي
  - وهو من التجارب الهامة في اختبار عينات المخلفات السائلة باعتباره طريقة لقياس تركيز المواد العضوية في العينة أب العينة الأكسجين اللازمة لنشاط البكتريا لأكسدة المواد العضوية الموجودة في العينة عند حفظها



	ية المخلفات السائلة مجم التر	المحتوي	
رمادي (ضعيفة)	مائل الي السواد (متوسطة)	أسود (قوية)	اللون
صفر	صفر	صفر	اللأكسجين الذائب
1	۲	٣٠٠	الأكسجين الحيوي الممتص(BOD)
70.	0	1	اللأكسجين الكيمياني المستهلك(COD)
٤٠٠	٧٢٠	17	المواد الصلبة الكلية
1	۲	٣٥.	الواد العالقة
۲٥.	0.,	۸٥٠	المواد الذائبة
٥,	1	10.	الزيوت والشحوم
-	۲.	٤٠	الدهون
10	70	٤.	الكالسيوم
10	70	٤٠	الماغنسيوم
٤٠	00	٧.	الصوديوم
Y	11	10	البوتاسيوم
٠.٢	٠.٣	٠.٤	الحديد المنجنيز
٠.٢	۰.۳	٠.٤	المنجنيز
70	٥,	٨٦	الأزوت الكلى
صفر	•.••	٠.١٠	النيتريت النترات
٠.١	٠.٢	٠.٤	النترات
۲.	40	٥,	النوشادر
٥,	1	۲٥.	القلوية
۳۰	٥,	1	النوشادر القلوية الكلوريدات
۲٠	۳.	٤٠	الفوسفات
10	77	٣.	السلفات
-	٧.٢	٨٤٥	الرقم الهيدروجيني
۲۰ مم	٤٠	٦.	الرقم الهيدروجيني درجة الحرارة
جين المتكون	رنسبة النتروجين والفسفور والزمن وكلوريد الهيدرو	تختلف حسب التفاعلات اللاهوائية و	الرائحة
	تختلف حسب الأستخدام		الفينول



# الخصائص الطبيعية Physical Characteristics

#### • اللون Color

يميل لون المخلفات التي من اصل آدمي إلى اللون الرمادي ولكنه يتحول تدريجيا إلى اللون الرمادي ولكنه يتحول تدريجيا إلى اللون الأسود، عندما يبدأ التحلل اللاهوائي وذلك في غياب الأكسجين الذائب. وقد يكتسب ألوانا أخرى عند صرف مخلفات من مصادر غير آدمية. وعند تشبع مياه الصرف الصحى بالأكسجين لفترة ملائمة تكتسب اللون المائل إلى البني.

# • الحرارة Temperature

تزيد درجة حرارة بعض المخلفات السائلة (الصرف الصحي) عن درجة حرارة الجوالمحيط بها زيادة طفيفة، وذلك بحكم استخدام مياه الشرب في الأغراض الآدمية. أومن صرف مخلفات صناعية على الشبكة وقد تقل إذا تسرب إلى الشبكة مياه جوفية.



#### خصائص مياه الصرف الصحى

#### • الرائحة Odor

لمياه الصرف الصحي المتكونة حديثا رائحة مميزة غير مقبولة الى حد ما، ولكنها تصبح كريه (الذي يتكون نتيجة النشاط اللاهوائى في غياب H2S مع بداية تكون غاز كبريتيد الهيدروجين الأكسيجين الذائب)، وربما تظهر روائح أخرى إذا اختلطت المياه بمخلفات صناعية.وظهور رائحة كبريتيد الهيدروجين في محطات الرفع أوفي مدخل محطات التنقية دليل على تعفن المياه في الشبكة نتيجة زيادة مدة المكث أثناء الصرف أوارتفاع درجه الحرارة أوصرف مخلفات صناعية. وكلها عوامل تؤدي إلى نفاذ الأكسيجين الذائب وزيادة سرعة التفاعلات المؤدية إلى التعفن.

# • المواد الصلبة الكلية (Total Solid (TS)

المواد الصلبه الكلية في مباه الصرف الصحى هي المواد الصلبه التي تتبقى بعد تبخير عينه عند درجة تتراوح بين ١٠٠- ١٠٥ م. وهي تتضمن نوعين:

- مواد صلبة ذائبة لا يمكن فصلها بالترشيح وتمثل تقريبا ٧٠ %.
- المواد الصلبة العالقة وهي التي بمكن فصلها بالترشيح وتنقسم بدورها إلى نوعين:
  - المواد العالقة القابلة للترسيب Setteable Matter
    - المواد العالقة الغروية Colloidal matter

وهي غير قابلة للترسيب وتظل معلقة في الوسط المائي مسببة العكارة.



# هذان النوعان ينقسمان بالتالي إلى :

# • المواد العضوية أوالطيارة Organic (Volatile) Matter

ويدخل في تركيبها الكربون والهيدروجين والأكسيجين والنتروجين والكبريت والفسفور. وأهم المركبات العضوية الموجودة في المخلفات الأدمية هي البروتينات والكربوهيدرات وهي المواد القابلة للتحلل عن طربق البكتربا، ولا بمكن إزالتها من المياه بأستخدام المعالجه البيبولوجية. إذا كانت في صورة ذائبة أوغروية أوبالترسيب إذا كانت عالقة.

# • المواد غيرالعضوية أوالثابتة Inorganic (Fixed) Matte

وهى المواد التي لا تتأثر عند درجات الحرارة العالية ( ٥٠٠م) وتتكون في معظمها من الرمال والحصى والأملاح المعدنية.

يستخدم قياس المواد الصلبة في التعبير عن قوة مياه الصرف الصحي.

#### الغازات الذائبة Dissolved Gases

أكثر الغازات تواجدا في مياه الصرف الصحى هي الأكسيجين إذا كانت حديثة أوفي مراحل التهويه بمحطات المعالجة ثم ثاني أكسيد الكربون وكبريتيد الهيدروجين والميثان الناتجة من تحلل المواد العضوية في الظروف اللاهوائية.

السوائل الطيارة

وهي السوائل التي تغلى في درجة حرارة أقل من ١٠٠م مثل الجازولين.



#### خصائص مياه الصرف الصحى

### • المواد العضوية Organic Matter

#### - الكربوهيدرات Carbohydrates

وتشمل السكريات والنشويات والسيليولوزتتركب من الكربون والهيدروجين والأكسيجين. تتحلل السكريات بسرعة تليها النشويات والسليولوز أصعبها في التحليل.

# - البروتينات Proteins

وتمثل حوالى ٠٥% من المواد العضوية، وتحتوى على نسبة كبيرة من النتروجين وتمثل مع اليوريا المصدر الرئيسي للنتروجين في المخلفات السائلة، كما أنها سريعة التحلل بيولوجيا بواسطة البكتريا.

#### - الشحوم والزيوت والدهون Grease، Oils، Fats

وهى تتكون من الكربون والهيدروجين والأكسيجين بنسب متفاوتة وللزيوت أهمية خاصة لأنها صعبة التحلل وتحتاج إلى وسائل خاصة التخلص منها، كما أنها تغطى الأسطح والأجسام وتطفو على السطح في أحواض الترسيب ووجودها في الفائض النهائي يؤثر سلبيا على نوعيتة.

#### \_ مواد عضویة آخری

مثل المنظفات Detergents والفينول والمبيدات الزراعية،أما الفينول والمبيدات الزراعية فهي



# (Chemical characteristics) الخصائص الكيميائية

# 1. الرقم الهيدروجيني pH

وهو أحد العوامل الهامة جدا المؤثرة على حياة الكائنات الدقيقة في المخلفات السائلة وضبط قيمة الرقم الهيدروجينى أحد المهام الرئيسية التي يجب التقيد بها لتوفير البيئة الملائمة للكائنات، 7). وأفضل قيمة للرقم الهيدروجيني.

# 2. الكلوريدات Chlorides

تركيز الكاوريدات في المخلفات السائلة يكون عادة أكبر من تركيزها في مياه الشرب . نتيجة لاستخدام كلوريد الصوديوم (ملح الطعام) في النشاط الآدمي باستمرار ، وربما أضيفت عن طريق الرشح إلي الشبكة أو صرف مخلفات صناعية ، وأملاح الكلوريدات لا تتأثر بالمعالجة الطبيعة أو البيولوجية . كما أن زيادة الكلوريدات في المخلفات تهاجم الإنشاءات والتركيبات المعدنية.



#### خصائص مياه الصرف الصحى

# 3. القلوية Alkalinity

مركبات الكالسيوم والماغنسيوم أكثر شيوعاً ، وتأتي القلوية من طبيعة الاستخدام المنزلي للمياه . تفيد القلوية عند استخدام الترسيب الكيميائي في فصل المواد العالقة، كما تعادل الحمضية الناتجة من تكون النترات عند عملية النترتة، وأيضا في عمليات نزع الأمونيا. وقد تزيد القلوية أو تقل عند صرف مخلفات صناعية على شبكات الصرف الصحى.



# **Nitrogen - Phosphorous**

: ( ) : ( ) : ( )

# 5. الكبريت Sulpher

- يوجد الكبريت في المخلفات السائلة على هيئة كبريتيد الهيدروجين(H2S) أوكبريتات (SO4) وفي تكوين المواد العضوية تتأكسد الكبريتيدات بيولوجيا في وجود الهواء الجوى مكونة حمض الكبريتيك الذي يهاجم المنشآت الأسمنتية والشبكات.
  - كما يتم اختزال الكبريتات أيضا في غياب الأكسيجين الذائب إلى كبريتيد الهيدروجين
     (H2S) وهو غاز قاتل وقابل للانفجار إذا زاد تركيزه في الهواء.



#### خصائص مياه الصرف الصحى

# 6. المعادن الثقيلة Heavy metals

 مثل النيكل والكاديوم والزئبق والنحاس والحديد والزنك. تتواجد طبيعيا بنسب ضئيلة في المياه، وهي مطلوبة في تكوين الخلايا الجديدة والنموالحيوى إلا أن التركيز العالى منها لة تأثير سام على الكائنات الحية.

# 7. المواد السامة Toxic Compounds

• إضافة إلى المعادن الثقيلة توجد مواد أخرى ذات تأثير سام على صور الحياة في المخلفات السائلة مثل مركبات السيانيد وأملاح الفضة والزرنيخ.



# الخصائص البيولوجيةBiological characteristic

### • البكتريا Bacteria

وهى كاننات وحيدة الخلية، تتغذى على المواد العضوية الذائبة وتقوم بتحليل المواد العضوية العالقة.

وتنقسم إلى ثلاثة أنواع رئيسية:

#### أولا: البكتريا الهوائية Aerobic Bacteria

يعيش هذا النوع في وجود الأكسيجين الذائب Dissolved oxygen

# ثانيا: البكتريا اللا هوائية Anaerobic Bacteria

وهى التى تنشط وتعيش فى غياب الأكسيجين الذائب وتموت عند تواجدة وهى تحصل على الطاقة اللازمة من تكسير المركبات الكيميائية التى تحتوى على الأكسيجين.

#### ثالثا: البكتريا الإختيارية Facultative Bacteria

نوع فى منتهى الأهمية لأنة يعيش عند تواجد أو أنعدام الأكسيجين الذائب وبالتالى فهى الأكثر تواجدا فى المخلفات السائلة لأنها تتوقف عن النمووالتكاثر، وتعتبر الكائن الأساسى قى عمليات المعالجة البيولوجية المسئولة عن التغذية على المواد العضوية الذائبة والغروية



#### خصائص مياه الصرف الصحى

# البروتوزا (الأولويات) Protozoa

- كائنات وحيدة الخلية، أكبر حجما من البكتريا وهى تتغذى عليها وعلى المواد العالقة الدقيقة، تتولى ترويق وصقل السائل الرائق (Super natant ) بعد المعالجة البيولوجية الهوائية، حيث تتولى مهمة تنقيتها من المواد العالقة الغروية التي يصعب ترسيبها.

- وهى كائنات هوائية حقيقية من السهل التعرف عليها، ووجودها يعنى توافر الظروف الهوائية في الوسط الموجودة بة، كما أن وجودها بأعداد وفيرة دليل على التشغيل السليم لعملية المعالجة في طريقة الحمأة النشطة. وهي شديدة الحساسية للمواد السامة، وغيابها خير دليل على وجود مواد سامة بالمخلفات نتيجة صرف مخلفات صناعية أوخلاقة حتى لوكان الوسط هوائيا.



# نوعية التلوث في مياه الصرف الصحى ووحدات المعالجة المناسبة

وحدات عمليات إزالة التلوث المناسبة	نوعية التلوث	رقم
المصافى والقطاعات	المواد العالقة	١
أحواض فصل الرمال والأتربة		
الترسيب		
التعويم		
التجلط باستخدام مواد البوليمر أوأملاح الحديد والألومنيوم ثم الترسيب		
الترشيح الرملي بأنواعه المختلفة.		
الترشيح في التربة الطبيعية.		

USAID EGYPT FROM THE AMERICAN PEOPLE					
ب الصحى ووحدات المعالجة المناسبة وحدات عمليات إزالة التلوث المناسبة	نوعيه التلوث في مياه الصرة	رقم			
الحمأة المنشطة بأنو اعها المختلفة:	<u> </u>				
- الطريقة التقليدية.					
1 1	. He tiefie . h h				
- التغذية على مراحل.	المواد العضوية القابلة للهضم والتحلل	۲			
- التثبيت بالتلامس.	- 3				
- التهوية الممتدة.					
- قنوات الأكسدة. المرشحات الزلطيــة بانواعهــا المختلفــة (بطيئــة					
المرشحات الزلطية بانواعها المختلف (بطيئة المعدل. سريعة المعدل).					
الأقراص الدوارة.					
بحيرات الأكسدة الطبيعية والمهواه					
الترشيح الرملي.					
الترشيح في التربة الطبيعية.					
الطرائق الطبيعية والكيميائية.					



USAID   EGYPT   EGYPT   EGYPT   EGYPT   EGYPT   المعالجة المناسبة   الصرف الصحى ووحدات المعالجة المناسبة			
وحدات عمليات إزالة التلوث المناسبة	نوعية التلوث	رقم	
إضافة أملاح الألومنيوم أوالحديد ثم الترسيب. إضافة مواد التجلط والجير ثم الترسيب. المعالجة البيولوجية والكيميائية. الترشيح في التربة الطبيعية.	الفوسفور	٥	
الامتزاز السطحى بالفحم. المعالجة الإضافية بالأوزن. الترشيح في التربة الطبيعية.	المواد العضوية غير القابلة للتحلل	٦	
التبادل الأيوني. الضغط الاسموزي. التحليل الكهربي.		٧	
الترسيب الكيميائي. التبادل الأيوني. الترشيح في التربة الطبيعية.	المعادن الثقيلة	٨	

