

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

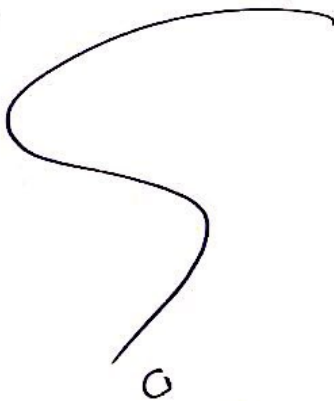
CIVILLITTEE

تلخيص مادة الفايصل مياه عادمة (ويست)

إعداد

زكرياء الجوري

صفحة جارية
عن روح المرحوم
جاسر المصري



المواضيع المتضمنة :-

Coagulation Flocculation

Sedimentation

Grit Removal

التخثير والتلبد ~ Coagulation and Flocculation *

(*) في عملية معالجة مياه الصرف هناك وحدات تسمى وحدات المعالجة .

عمليات وحدة المعالجة الفيزيائية ~ Physical unit operations 1)

(*) Screening (مغزيلة), Mixing (الخلط), Flocculation (الطفو), Sedimentation (الترسيب), (التلبد), (نقل الغازات) gas transfer, (التصفية) Filtration.

عمليات وحدة المعالجة الكيميائية ~ Chemical unit operations 2)

(*) Chemical precipitation (ترسيب كيميائي), adsorption (امتزاز), chlorination (الكلورة), de-chlorination (إزالة الكلور), other chemical application (عمليات كيميائية أخرى)

عمليات وحدة المعالجة الحيوية ~ Biological unit operations 3)

(*) activated sludge process (عملية تنشيط مياه الصرف), aerated lagoon (المستنقعات الهوائية), Trickling filter's (التقطير), Rotating biological contactors (دوير الملامسات), pond stabilization (استقرار البرك), anaerobic digestion (الهضم اللاهوائي), biological nutrient removal

(*) وحدة المعالجة الفيزيائية من طرف المعالجة التي تعتمد على قوى
الفيزيائية غالباً

(*) وحدة المعالجة الكيميائية من طرف المعالجة التي تعتمد على استخدام
كيمياويات

(*) وحدة المعالجة الحيوية من طرف المعالجة التي تعتمد على النشاطات
الحوية لخلايا إزالة الملوثات القابلة للإستهلاك
(degradable) وتكون مركبات عضوية ويتم تحويلهم إلى غاز
أو أنسجة خلوية يتم إزالتها بواسطة الترسيب

(*) المعالجة الفيزيائية تتم بالتزامن مع المعالجة الكيميائية .

(*) التخثر على كيميائية والتلبد على فيزيائية .

(*) عملية التطهير (disinfection) هي على كيميائية .

(*) هناك جزيئات (particles) توجد في مصدر المياه الرئيسي

مثل (الفيروسات) البكتيريا (تربة) حل (...) وكما أحجام
تقاس بواسطة القطر (diameter) بوحدة مايكرومتر (μm)

(*) الأحجام أكبر من ($1 mm$) تترسب في المياه الهادئة (sedimentation)

(*) الأحجام أقل من ($1 mm$) لا تترسب بسهولة .

(*) الجزيئات التي لا تترسب تبقى معلقة وتسمى العملية

(stable suspension) .

(*) مصطلح (Colloids) يعني (particles) جزيئات .

(*) لماذا تبقى الجزيئات (particles) ، (Colloids) معلقة ولا تترسب

- أغلبية المحالّات في مياه الصرف الصحيّ تحتوي على مواد

في شكل جزيئات (Colloidal form) .

- هذه الجزيئات تكون فقط في حالة (stable suspensio) .

- بشكل عام حالة (suspension) تكون مستقرة بشكل كافٍ

لحين أنه قوة الجاذبية له تسبب ترسيب .

- لذلك نحن بحاجة طريقة ومعالجة جديدة لإزالة الجزيئات .

عنه طريق (destabilization) باستخدام مواد تسمى (Coagulants)

طبيعة السطح ~ Surface phenomena (*)

(*) يمكننا إنا الجزيئات (Colloids) بتظل عالقة وما يترسب
و يمكننا إنا هائي الحالة تسمى (stable susben) لكن ما عرفنا
شوسبيرا :-

قوة كهروستاتيكية → Electrostatic Force

(*) قوة تنشأ بفعل الطبيعة وتساهم في عملية (stablesus) وتتمدد
على شحنة الجزيئات

(*) تكون الجزيئات لديها نفس الشحنة ويصير لها تناقض (Rebulsive)

2) Van der Waals → قوى فان دير والز
(*) تعمل على جذب أي كتلتين بغض النظر عن الشحنة و
عكس (electrostatic)

3) Brownian Motion → حركة براون
(*) تأثيرها قليل جداً.

(*) الطرف ← تقليل (electrostatic) بحيث تتجاذب الكتل
(الجزيئات) وتصبح ثقيلة وترسب عن طريق عملية
(Coagulation).

(*) Coagulation → التخثر

(*) تتم باستخدام مواد كيميائية تسمى (Coagulants).
(*) أنواع Coagulants :
- aluminum sulfate , Ferric sulfate , Ferric →
→ chloride و Ferrous sulfate.

(*) جيد جداً

(*) يُبدأ بإضافة (Coagulant) إلى المياه المراد معالجتها.

٢) تحريك عملية (destabilize) عدم استقرار للجزيئات بسبب تغير شحنتها وتجاذبها مع بعضها .

٣) تصبح الجزيئات على شكل كتل ووزنها يزداد وبالتالي يعود تأثير الجاذبية الأرضية للأهل وترسب هذه الكتل في القاع .

٤) تكون الجزيئات شحنتها سالبة وعند إضافة (Coagulants) ذات الشحنات الموجبة فإنها تتجمع عليها وتعمل على جذب الجزيئات مع بعضها .

٥) عملية التخثر (Coagulation) تعتمد على :-

أ) اختيار المواد المناسبة وتحديد الجرعة الخاصة بها .

ب) تحديد سرعة الخلط في الخزان وتحديد الخزان الذي سوف ترسب فيه الجزيئات .

٦) عملية ترسب الجزيئات تسمى (Flocculation) وهي فيزيائية لأنها تعتمد على قوى الجاذبية .

٧) هناك مشكلة عند إضافة (Coagulants) :-

- عند إضافة (Coagulants) وخاصة (Aluminum sulfate) فإنه

pH سوف يقل وتصبح المياه حامضية لأنه كل واحد من Alum

يستهلك ٦ مولات من البايكربونات (HCO_3^-) التي تحافظ على pH

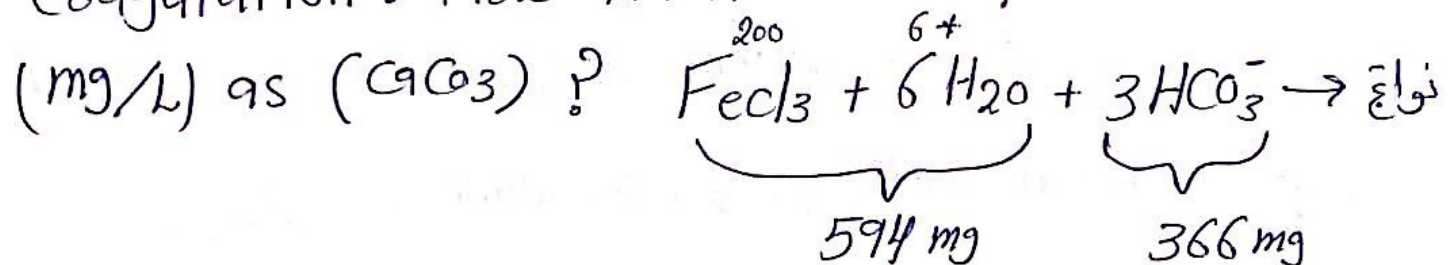
(*) عندما تنزل قيمة pH ويتم إنتاج حمض الكبريتيك (H_2SO_4) عندها تكون بحاجة لإضافة (Lime) أو (Sodium Carbon) حتى نعالج هذا الحمض.

(*) Alkalinity Calculation حساب القاعدية
 (*) لانهم أعرفوا إذا بدى أخف Coagulant قريب من
 تخفيض [يسيريك] قاعدية (alkalinity) ونستدل
 عليها بواسطة مركب ($CaCO_3$) والوحدة تكون (mg/L) لأنني
 نحسب تركيز.

(*) صيغة السؤال :- يتم إعطائك معادلة فيها (Coagulant) ومار و (HCO_3^-) وإعطائك تركيز (Coagulant) ويطلب منك حساب (alkalinity) ك ($CaCO_3$) بوحدة (mg/L).

(*) Example :-

- IF ($200 mg/L$) $FeCl_3$ is added to achieve complete coagulation. How much alkalinity is consumed in (mg/L) as ($CaCO_3$) ?



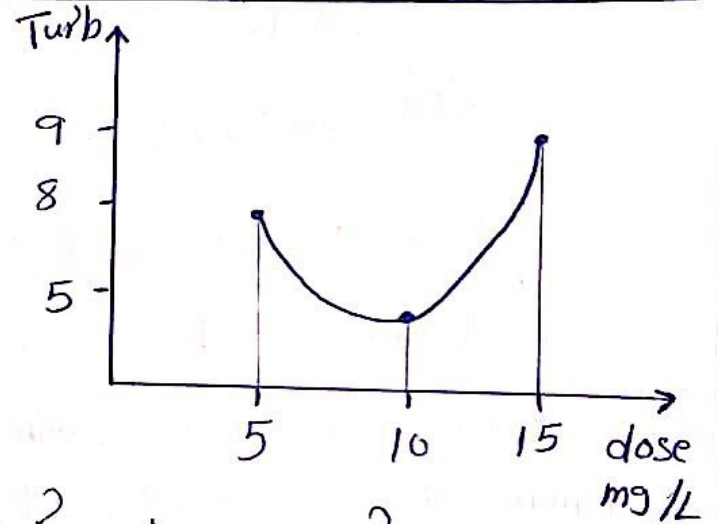
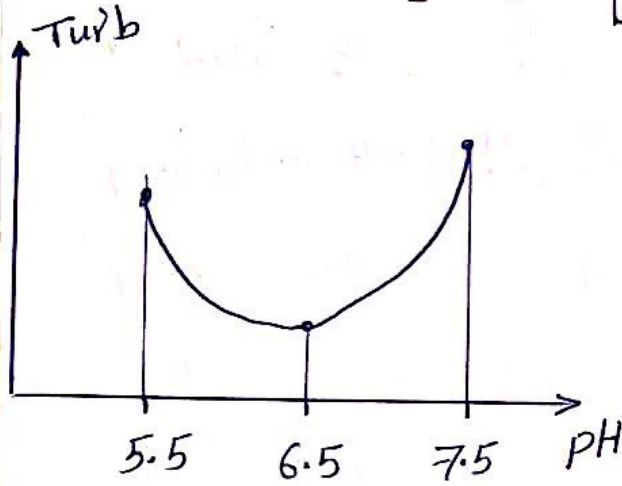
$$\begin{array}{ccc} 594 & \rightarrow & 366 \\ 200 & \rightarrow & x \end{array} \quad , \quad x = 123 mg \quad , \quad 123 * \left(\frac{50}{61} \right) = 101 mg/L$$

HCO_3^- $\uparrow$ ^{الذ}

(*) حالياً أذا برى أعرف مقدار جرعة (Coagulant) إلى برى
أضيقها حين أسهل على أقل درجة عكورة (Turbidity).
(*) يعرف أنا بضيف (Coagulant) ويقلل pH حتى أسهل
على أقل درجة عكورة (أعلى درجة نقاوة).

(*) ونرسم منحنى
الأول بين dose و Turb
والثاني بين pH و Turb

الجرعة dose	5	10	15
تأثيرها pH	5.5	6.5	7.5
Turbidity	8	5	9



(*) القيمة التي يكون عندها أقل عكورة تكون عند القاع وتسمى (Optimum)
ومنه عندها يأخذ الجرعة إلى لانم أحطها.

(*) اسم الفحص هو (Jar test) ويتم في المختبر.

(*) يتم الفحص بأخذ 7 عينات (6 jars) وملؤها بكميات مختلفة

من ماء من المراد معالجتها ويتم تغيير pH بها واحدة كل الأخرى.

باستعمال حمض (H_2SO_4) وقاعدة (NaOH) ثم يتم وضع نفس

الجرعة من (Coagulant) لكل عينة عادة (5 - 10 mm) ثم نشغل

الخلاط على سرعة (100 - 150 rpm) لمدة دقيقة

٢) هذا التحريك السريع لمدة دقيقة ليضمن توزيع (Coagulant) بشكل جيد في الخليط ثم خفض السرعة إلى (25 - 30 rpm) لمدة (15 - 20 min) حتى تختلص تصادم بين الجزيئات وتتجمع على بعضها ثم نطفأ الخلاط لمدة (30 - 45 min) حتى تختلص ترسيب ومن ثم نحدد درجة العكورة لكل عينة.

٣) بعد ذلك برسم سرعة (pH و Turb) ونحدد (optimum pH)

٤) بعد ذلك نجيب كمان ٦ عينات (6 jars) ونبثهم على (pH optimum) إلى خلعت حتى صه فوقه وبلش أغبر الجرة

٥) نحرك على سرعة (100 - 150 rpm) لمدة دقيقة وبعد ذلك

على سرعة (25 - 30 rpm) لمدة (15 - 20 min) ثم

أوقف الخلاط لمدة (30 - 45 min) وبقس درجة العكورة

وبرسم ونجيب بين (dose و Turb) ونحدد (optimum dose)

الخلط السريع → Rapid mixing

- provide dispersion for the coagulants and making the mix homogenous.

٦) يصمم بتوزيع (Coagulant) بشكل جيد ويجعل الخليط متجانس.

(*) عند انزله تصميم خلاط تأخذ بعين الاعتبار نقطتين :-

- (1) تصميم على أساس حصل على خلط قوى لمدة قصيرة
- (2) تصميم على أساس انق (Coagulant) مع تصميم عند أقوى نقطة خلط -

(*) أنواع الخلاط :- (Types of mixers)

1) Static mixers ~ خلاط ساكن

2) Pumped flush mixers ~ خلاط بقوة بواسطة (Pumps)

3) Mechanically agitated ~ خلاط ميكانيكي بواسطة تصميم معين للخرانه المزدخل فيه

(*) How To achieve Rapid mixing ?

(*) في عنبر نوعيه من الخزانات :-

1) Horizontal baffled Tank

(*) تجري فيه المياه بشكل أفقي (horizontal) وقسم قسمين قسم علوي وقسم سفلي يتم إدخال (Coagulants) وتبقى حاشية في طرفه أفقي إلى آخر الخزان ومن ثم تنزل إلى القسم السفلي حيث تحتجز الجزيئات العالقة

(*) يتم الخلط عندها يتم ضخ المياه مع (Coagulants) وتطعم بالجدران الداخلية للخزان

2) Vertical baffled Tank

(*) مكش المياه داخل الخزان بشكل عمودي، يتم الجدران وتخرج إلى الترسيب عند نهاية الخزان

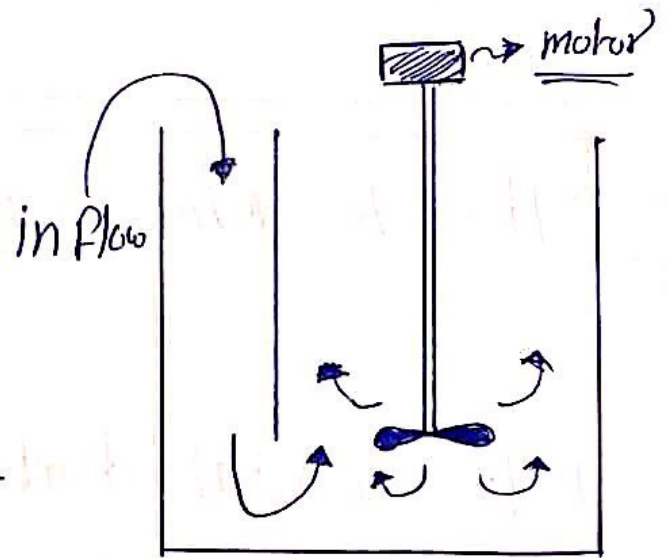
(*) Mechanical mixing → الخلط الميكانيكي

(*) سمي بالميكانيكي لأنه يعتمد على المحركات (motors) في عملية الخلط وله نوعان :-

1) Back mix impeller

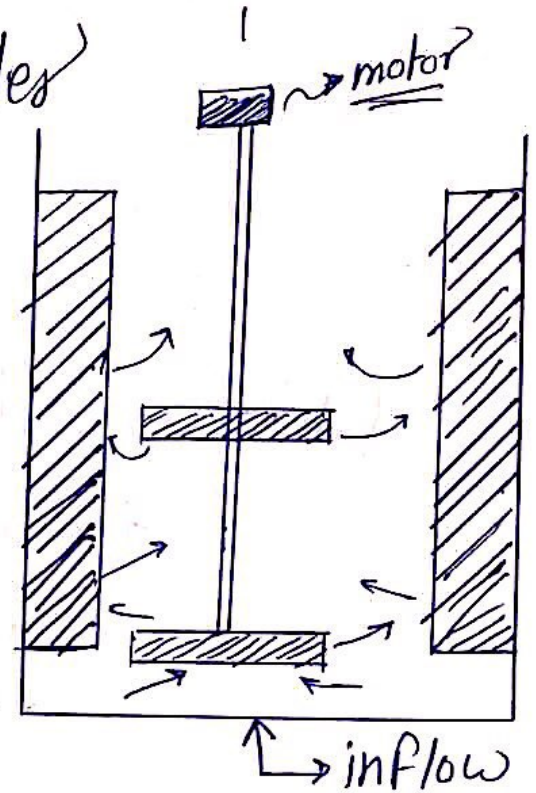
- inflow → raw water
+ Coagulants

- تكون شفرات الخلاط مائلة حيث تعطي اتجاه للخليط لأعلى .



2) Flat - Blade impeller

(*) يكون هناك أقراص مسطحة
دائرية لا يوجد فيها ميلان
مركبة على العمود وأقراص
على جوانب الخزان حتى
يصير الخلط لأعلى .



* الخلط وقوة المحرك $\rightarrow$ Mixing and power

(*) كما قلنا سابقاً أنه المحرك هو المسؤول عن تحريك
الشفرات لعملية الخلط وكل ما كانت قدرته أعلى (Power)
رح يكون الخلط أقوى .

(*) بنقيس درجة الخلط (degree of mixing) بواسطة تدرج السرعة
(Velocity Gradient) ورمزه (G)

(*) تدرج السرعة (Velocity Gradient) هو عبارة عن السرعة النسبية
بين جزئين من نفس الوسط بينهما مسافة .

(*) وحدة قياسه (sec^{-1})

(*) لغايات التصميم نستعمل القانون التالي :-

$$\bar{G} = \sqrt{\frac{P}{\mu * V}} \quad \Rightarrow \text{Velocity Gradient}$$

Power $\leftarrow P$ (watt) أو (Jule/sec)

Dynamic vis $\leftarrow \mu$ (Pascal/sec)

Volume $\leftarrow V$ (m³)

Dynamic Viscosity (لصاق ديناميكي) عند St P وهو الفرق الطبقي (25°C)

تكون قيمتها $(8.91 * 10^{-4})$ ديف

(*) تصادم الجزيئات يعتمد على $\bar{G}$ و t . $\bar{G} \in (300 - 1600)$

(*) وكل عملية أو مرحلة هناك قيم $\bar{G}$ و t معينة.

1) adsorption - destabilization

$t < 1$ second, $\bar{G} \in (3000 - 5000) \text{ sec}^{-1}$

2) Sweep floc, Coagulation

$t \in (1 - 10) \text{ sec}$, $\bar{G} \in (600 - 1000) \text{ sec}^{-1}$

3) Removal of color and NOM

$t \in (2 - 5) \text{ minutes}$, $\bar{G} \in (300 - 700) \text{ sec}^{-1}$

* الترسيب ~> sedimentation

(*) عملية فصل العوالق من حالة (suspension) وإزالة توازنها بحيث يتم التأثير عليها بواسطة الجاذبية الأرضية وإنزالها للقاع.

(*) العوالق تسمى (suspended solids).

(*) يستخدم الترسيب في عمليات معالجة مياه الصرف الصحي:

1) Grit removal

2) suspended solids removal in primary clarifiers.

3) Biological floc removal in activated sludge.

(*) مصطلح (settling) نفسه (sedimentation) نفسه (precipitation).

(*) قلنا إننا الهدف من عملية الترسيب هو إكمال استقرار العوالق بحيث يتم التأثير عليها بواسطة قوة الجاذبية وإنزالها للقاع.

(*) هناك 3 قوى تؤثر على الجزيء وهما

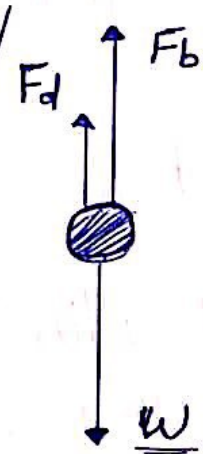
(F_b) قوة بونت، وتنتج بسبب اختلاف الكثافة

بين الجزيء والوسط و (F_d) وهي قوة سحب

(drag force) وتنتج بسبب الخاصية الشعرية واختلاف

الشحنات مع السطح و (w) وهي نفسها قوة

الجاذبية (F_g).



(*) الهدف جعل قوة الجاذبية (w أو F_g) أكبر من (F_b) و (F_d) بحيث تنزل الجزيء إلى القاع.

(*) يتم حساب القوى عند طريق القوانين:

$$W = F_g = mg = \gamma_p \rho_p g \rightarrow \text{gravitational Force weight}$$

$$F_d = C_D A_p \rho_w \frac{V_t^2}{2} \rightarrow \text{drag Force}$$

$\xrightarrow{\text{سرعة}}$
 $\xleftarrow{\text{ثابت}}$

$$F_b = \frac{m \rho g}{\rho_p} = \gamma_p \rho g \rightarrow \text{bouyant Force}$$

$\xrightarrow{\text{سرعة}}$
 $\xleftarrow{\text{كثافة liquid}}$

$$V_t = \sqrt{\frac{4}{3} \frac{g d}{C_D} \frac{(\rho_p - \rho_w)}{\rho_w}} \rightarrow \text{terminal Velocity}$$

$\gamma_p \rightarrow$ Volume of particles و $\rho_p \rightarrow$ density of particles, و ρ_w water

$V_t \rightarrow$ terminal velocity, $A_p \rightarrow$ particle cross section Area

(*) Resultant Force $\rightarrow$ القوة المحصلة

$$F_R = F_g - F_b - F_d \rightarrow \text{القوة المحصلة}$$

(*) Falling $\rightarrow$ سقوط العوالمة إلى القاع

(*) فترة السقوط المتسارع قصيرة جداً ($\frac{1}{10}$ ثانية) (التسارع له قيمة)

(*) فترة السقوط الثابت (سرعة ثابتة - تسارع صفر)

$$V_t = \sqrt{\frac{2g (\rho_p - \rho) m}{A \rho C_D}} \rightarrow \text{terminal Velocity Free settling}$$

* Drag coefficient For sphere $\rightarrow$ C_D For sphere

(*) الثابت (C_D) يتم حسابه حساباً وتعتمد قيمته على نوع (Flow)
(*) القانون العام - 8 -

$$C_D = \frac{24}{Re} + \frac{3}{\sqrt{Re}} + 0.34$$

(*) ولكن سيكون معزى قانونين رئيسيين لأن معزى نوعين من (Flow) - 9 -

* Laminar Flow (Stokes Law) $\rightarrow$ جريان بطيء

$$C_D = \frac{24}{Re} = \frac{24}{\frac{\rho_p D_p \mu}{\mu}} \quad , \quad \boxed{1 > Re} \quad \text{حيث}$$

(Stokes law region) ستوكس

$$V_s = \frac{g D_p^2 (\rho_p - \rho)}{18 \mu} \rightarrow \text{Settling Velocity (Spherical)}$$

- Stokes Law $\rightarrow$ Denser and Larger particles have a higher settling Velocity.

* Turbulent Flow $\rightarrow$ جريان سريع

(*) يكون $(10^4 < Re)$ وفيه (C_D) تكون بين (0.34 - 0.4)

* Turbulent Flow Laws ➡ القوانين

$$V_s = \sqrt{\frac{10 g d (S_p - S_w)}{3 S_w}}$$

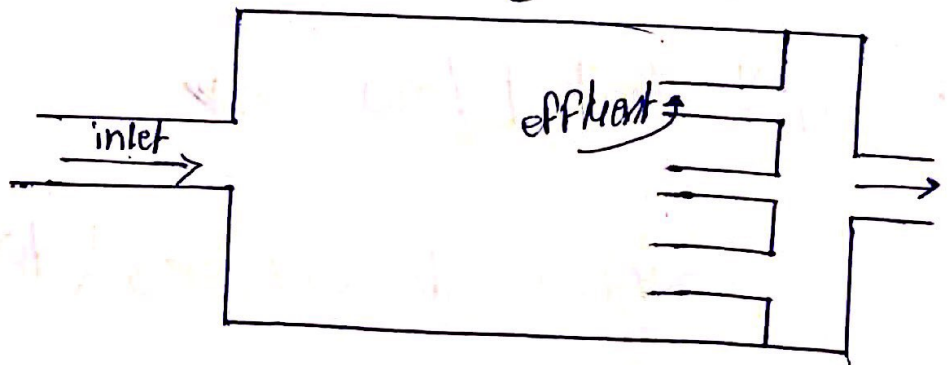
* settling Tanks, Basins, & Clarifiers ➡ أحواض الترسيب
(*) هناك ثلاثة أنواع من أحواض الترسيب :-

* Rectangular settling Basins :- مستطيلة
(*) هي أحواض مستطيلة المساحة والمقطع الجانبي والعمق يساوي ضيقها إلى أربعة أضعاف العرض و 10 إلى 20 ضعف العمق حيث يتراوح العمق من (2-6) متر وتدخل مياه الصرف من مدخل بزاوية الحوض وتخرج من الطرف المقابل له على طول الحزانة

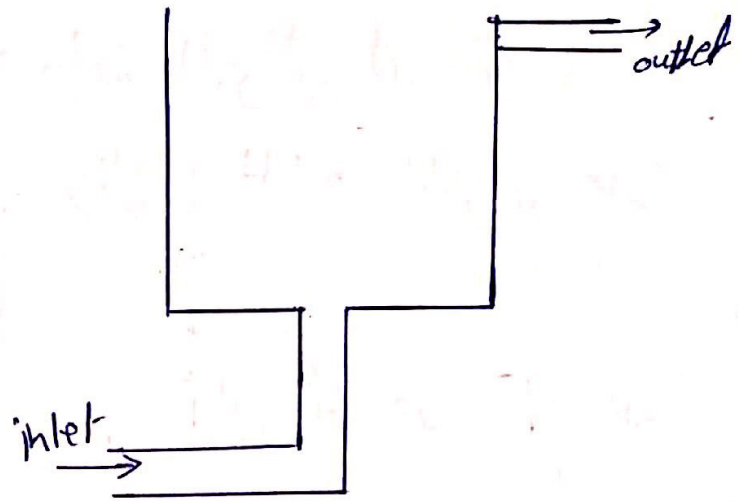
* Circular settling Basins :- أسطوانية
(*) هي أحواض أسطوانية الشكل وتدخل مياه الصرف من قاع الحزانة وتخرج من الطرف العلوي له

Rectangular ➡

Top View



Circular
Side view



* Critical settling velocity and overflow rate

(*) العوالق التي تتحرك بشكل أفقي (horizontal) لديها نفس السرعة

(*) العوالق التي تتحرك بشكل عمودي (vertical) لديها اختلاف في السرعة لأنها تتسبب حسب الشكل والكثافة والحجم

(*) الترسيب هو حركة ~~عمودية~~ عمودية.

$$\text{Critical Velocity} = \frac{\text{depth}}{\text{detention time}} = \frac{H}{t} = \frac{Q}{A}$$

$$V_o = \frac{Q}{A} = \frac{H}{t} \rightarrow \text{overflow rate.}$$

(*) إذا V_s settling velocity التي تم حسابها قبل أكبر V_o $V_s > V_o$ فإن العوالق سوف تتسبب بشكل كامل.

* إذا كان V_s أقل من V_o فإنه العواله له ترسب
إلا في حالة كونه الجزيئات على ارتفاع (H) في الخزان حيث

$$H = V_s t$$

* يمكن ترسيب العواله وجعل V_s أكبر بكثير من V_o عن

طريق زيادة مساحة السطح حيث

$$V_o = \frac{Q}{A}$$

* أبعاد حوض الترسيب $\rightarrow$ Sedimentation Tank Dimensions

* هناك جدول بعطيك (typical) القيمة الفضلى أو المقننة عليها

وبعطيك (Range) المدى المسموح فيه
وبعطيك (bottoms) أفضل ميل بوحدة (mm/m)

* في حالة أن V_o أكبر من V_s هنا سوف ترسب بعض
العواله وليس كلها وعلمك حساب النسبة من طريق القانون %

$$\text{Percent} = \left(\frac{V_s}{V_o} \right) \times 100\%$$

* يكون أميلاً سؤال تصميم (design) وعطيك Q بوحدة و يجب

تحويلها إلى $\left[\frac{m^3}{\text{day}} \right]$

* في حال طلب (detention time) نكتب

$$V_o = \frac{H}{t}$$

* Grit Removal → إزالة الجسيمات الصلبة الخشنة

(*) مواد خاملة سواء عضوية أو غير عضوية التي لا يمكن معالجتها بواسطة (secondary) أو (sludge).

(*) معظم جزيئات شحوم حجمها بين (150-75) ميكرون.

(*) حجم قطرة مياه المطر (2000) ميكرون وحجم الشعرة (100) ميكرون.

(*) هناك أمثلة على الجسيمات (Grit) -

1) inorganic (غير عضوية) → sand, gravel, cinders, asphalt, concrete

2) organic (عضوية) → eggshells, seeds, bone chips, coffee grounds

(*) هناك بعض الخصائص التي تفتق بها (Grit) -

1) higher specific Gravity than treatable organics.

(*) لديها SG أكبر من المواد العضوية المعالجة

2) particles shape can be spherical, flat, angular.

(*) جزيئاتها لديها شكل (كروي، مسطح، زاوي) (حاد).

(*) تأتي جسيمات (Grit) من المنازل والتسريب.

infiltration

(*) تأثير (Grits) على نظام المعالجة :-

1) Disrupts biological processes and reduces effluent Quality

(*) تدهور العمليات الحيوية وتقليل جودة الماء المعالج

2) increase in energy demand.

(*) زيادة في مستوى الطاقة

3) Reduction of treatment capacity.

(*) تقليل الكمية المعالجة .

(*) يتم التعامل مع الحبيبات (Grits) عن طريق (Removal و mitigation)

(*) لدينا ٣ خيارات لكي نرفع في أي مرحلة لازم نزيل (Grit)

الخيار الأول :- بداية المعالجة → Head plant ~ 1 option

(*) منه فزاياها :- (*) حماية أفضل للمعدات الداخلية ولكن تحتاج داللي ومعدات أكبر حجمه تحتوي الترفه

(*) ~~معدات~~ حماية إضافية لازمة بعد عمليات المعالجة

الخيار الثاني: - جري Sludge stream → option 2

- (*) من إيجاباتها :-
- (*) تقع قبل الهاضم (وحدة معالجة مياه)
- (*) تركيز العوالق يجمع أنه لا يزيد عن 2% من المجموع العام (Total solids)

الخيار الثالث: - مواقع متعددة → option 3 Multiple Locations

- (*) من إيجاباتها :-
- (*) تحمي الوحدات التي تقع في بداية الجري والأحواض
- (*) تنزيل (Grits) الناشئة عن المعالجة قبل الهاضم
- (*) التكاليف عالية .

في بعض النظم الطريفة التي تم اختيارها بالنهاية يجب استعمال الشبكات (bar screen) وهو عبارة عن لوح شبكي يوضع قبل المعالجة وتنزيل العوالق الكبيرة .

(*) طبعاً إختيارنا للطريقة التي سيتم بها إزالة (Grit) تقع على عدة عوامل :-

- | | |
|------------------------------|--------------------------------------|
| 1) Range of flow | 5) equipment and energy requirements |
| 2) Type of treatment process | 6) Maintenance requirement |
| 3) Location of grit removal | 7) Allowable Headloss |
| 4) Particle size range | |

خزان الحبيبات (Grits) → Grit Chamber *

(*) هو خزان كبير يتم إدخال مياه الصرف إليه بعد عملية (Screening) صناع يتم ترسيب أكبر قدر ممكن من (Grits) وضخها الخشنة

(*) الفايانج المستعمل لأجلها (Grit chamber) -°

1) Protect moving mechanical equipment from abrasion and abnormal wear.

2) Reduce Formation of heavy deposits in pipelines

3) Reduce the Frequency of digester cleaning caused by excessive accumulation of grit

4) To separate inorganic particles from organics and disposed off of these particles just to wash without passing any further treatment process.

(*) خزان الحبيبات عادة ما يأتي بعد (Screening) وقبل خزان الترسيب مما يجعل عملية إزالة الحبيبات أسهل

(*) هناك نوعان رئيسيان من الخزانات -°
 (أ) الخزان المستطيل الأفقي
 (ب) خزان الحبيبات العمودي

1) Rectangular Horizontal Flow Grit chamber

- (*) تم تصميم هذه الوحدة على سرعة (0.3) حيث يتم ترسيب جميع الحبيبات بينما تبقى المواد العضوية عالقة في الماء.
 - (*) مجرد زيادة (50%) من السرعة المحددة لا تحدث ترسيب بل تحدث (ashout)
 - (*) مجرد انخفاض (50%) من السرعة المحددة تحدث ترسيب للمواد العضوية
 - (*) تم تصميم هذه الوحدة بحيث من أصف الجزيئات وزناً سوف ترسب
 - (*) أيضاً التصميم يهدف لترسيب الجزيئات ذات قطر (0.2 mm)
 - (*) طول القناة يعتمد على السرعة وقطع التحكم (هيدرولوجي)
 - (*) مساحة مقطع القناة يعتمد على كمية التدفق وعدد القنوات
-
- (*) يتم تثبيت السرعة عن طريق تغيير مساحة المقطع :-

1) Proportional Flow weirs

2) Parshall Flumes

3) Palmer - Bowls Flumes

4) Sutor weirs

- (*) الأشياء التي تستخدمها في تغيير مساحة المقطع .

(*) (Parshall Flume) عبارة عن (open channel) لكل ضخمة
 وتستخدم ~~في~~ كأداة قياس و كتحكم في السرعة وهي
 الأكثر استخداماً لأنها أفضل من (weir) نظيرة واحدة
 وهي أنها توفر (head loss = 0) معدل وعكسها العمل تحت
 حالات الفيضان حتى مدعيه .

2) Aerated Grit chamber

(*) هذه العملية تسمى 100% إزالة (Grit) .
 (*) تسير المياه في الحزانة بحركة حلزونية (spiral) وسوف يمر
 بقاع الحزانة مرتين أو ثلاث مرات
 (*) لغايات إزالة (Grit) تكون الحزانتان بها (grab bucket)
 وهي مثل السلال تقوم بالحركة على طول خط القاع وفوقه
 أحواض التخزين و (Grit) .

(*) What IF removal isn't an option?
 (*) ماذا لو لم يكن (removal) خياراً. (عندما نلجأ للـ mitigate) عن
 طريقه :-

1) Hardening of exposed equipments	3) Clarified
2) Pump impeller's	scraper's