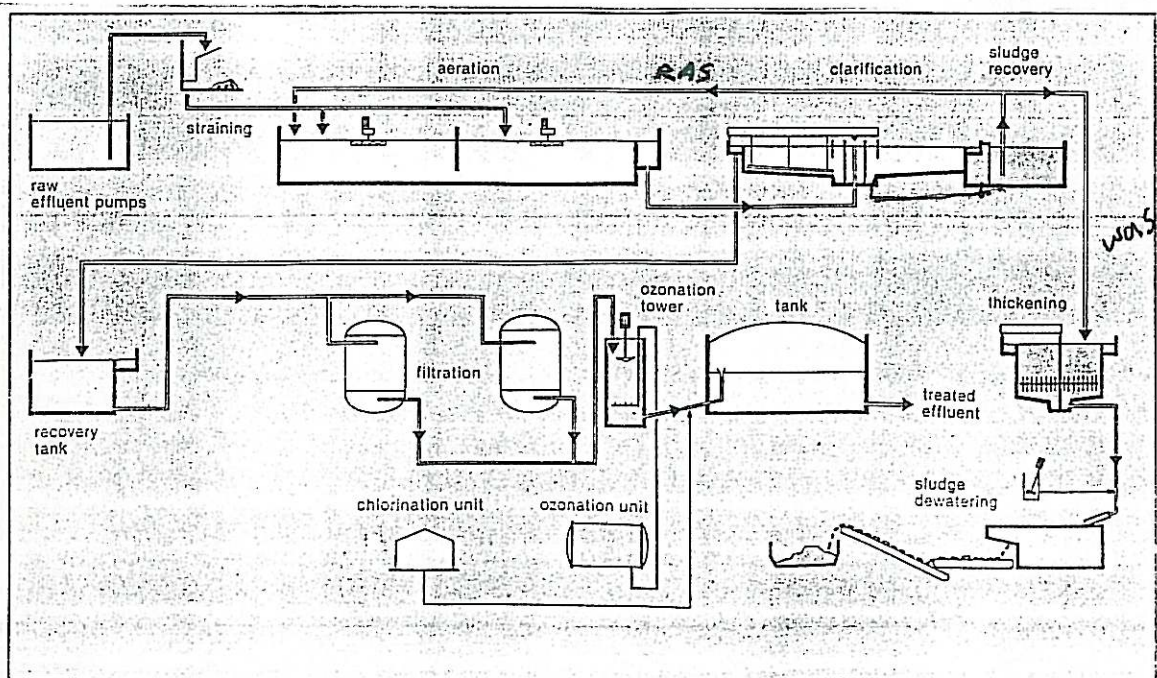


حفظ المياه وطريقة معالجة المياه المتخلفه من

صنع البعوضات

1. الصناعات الزراعية والغذائية :

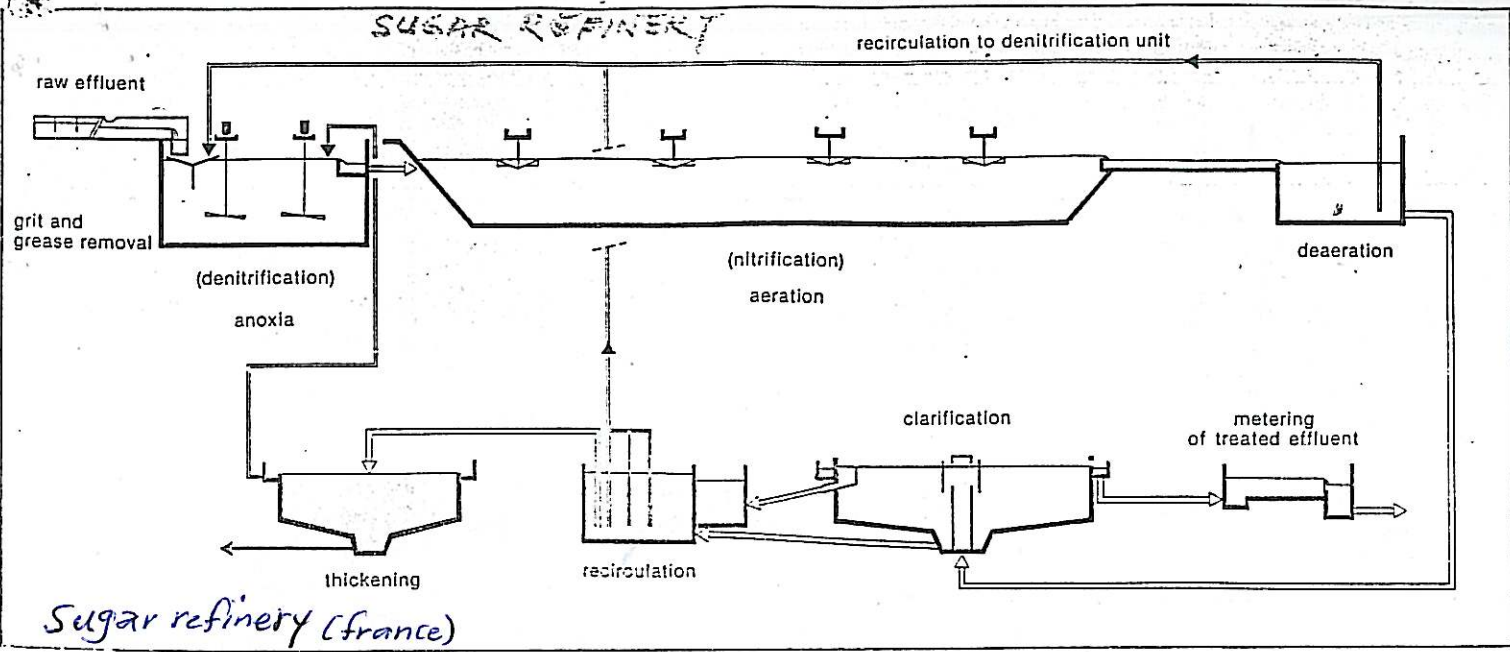
هذه الصناعات والتي تشمل مصافي السكر ، البيرة ، الألبان ، الألبان المسالحي ، مجال حفظ الأغذية والخصومات -- الخ تتسبب تلوث كبير بالمواد الصلبة للتحلل الحيوي ومياهها المتخلفه محملة بالمخلفات العضوية او الحيوانية (الدهون ، الشعر ، الألياف ، القشور) والتي تسميت انسداد الانابيب وترسباته قاتلة للتخمر كما تتسبب غالباً مواد عضوية ثانية وعذوية وهي تسبب مشاكل للتخمر ، من بعض الحالات تتسبب المياه المتخلفه بكثيراً وهماثر (اعقان) من العملية الانتاجية ، اهما معاً من مجال تعليب اوسماك والادوية مما يجعله ملوثاً بالأملاح بشكل كبير ، فهذه المياه المتخلفه متباين بشكل كبير على المدى الزمني وان من افضل استخدام هو اذ كانت سائلة ووزن (Reaction) ، ان منظرية المعالجة بالاولوية المتقدمة هي نفس المعرف لبعضها ولكن تبين ان تكون تغييراً على (Hanks) في العملية لتنتج الموائع فيها ، لان وجود الكائنات والمبيدات العالية التخمر يشجع لتسود بعض انواع الكائنات الكمية الجهرية التي تتدخل سلباً مع كفاءة عمل منظومة المعالجة لذلك يفضل استخدام عمليات معالجة بعدد واطول ، خزانات الترميم الثانوية تكون مجهزة بشكل وافر بالمعالجات المبقة كمازالة الرمال والشحوم بالطرق المتبعة او بجمع المياه في المصافي الناجمة آرا الميكروبية فعالية بشكل خاص ، كما ان استخدام *Aerated Lagoons* التي تعطي خزن لفترات طويلة رغم استهلاكها لطاقة يوصى به بشكل خاص لهذه الصناعات على شرط ان المعالجة الأولية يتم التخطيط له بشكل متقن وتقسيم هذه الاموافن واجهزة الثانوية لاجل موثوقية الطنات التشغيلية بما ان تدريس بالتفصيل قبل انشاء المعالجة ومن الافضل ان يكون بعض التقنيات المبدئية شكل كبير كالـ *mother liquor* و *serums* عند المهدد لان التلوث الكبير والمحدد قد يحتاج عملية استعادة (recovery) او تدبير مثل (Metabolic Reaction) ، مع انه وكيفية *mother liquor* هي مع عملية التمهيد



Malt production (France)

Q = 1500 m³/d

Pg. 1

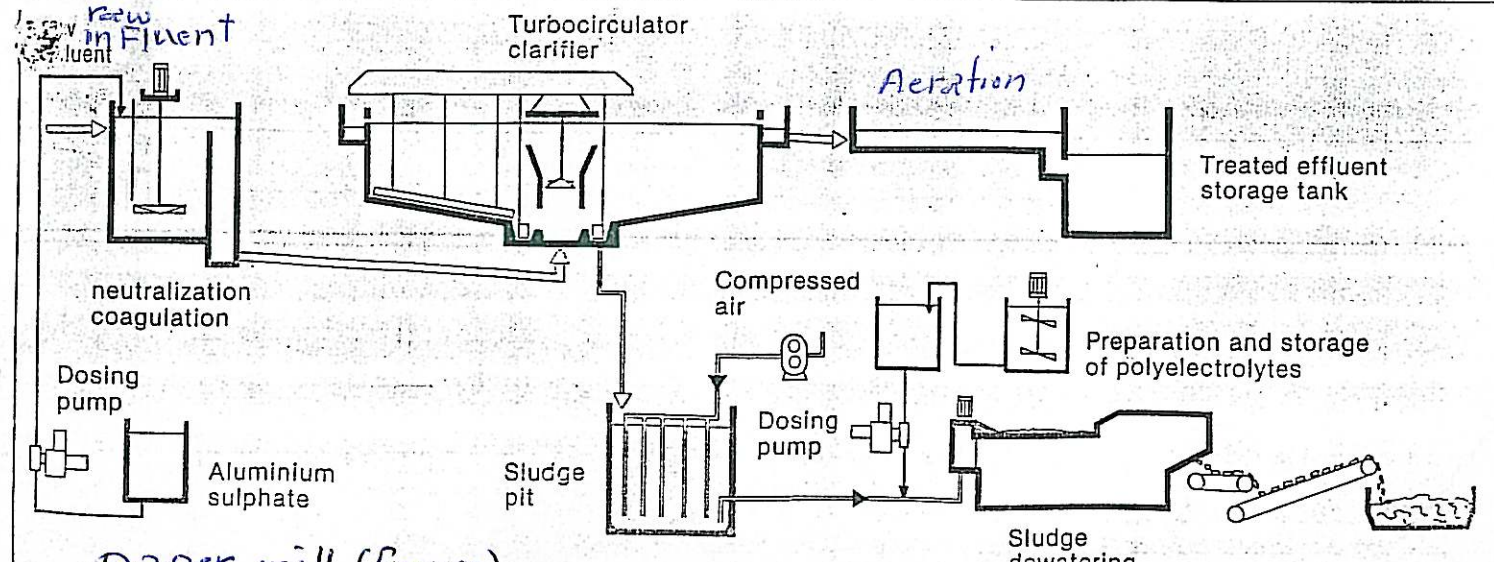


Sugar refinery (france)

Q = 1740 m³/d

2. صناعة الورق والالوان الكارثونية

هي المصدر الثالث الاكبر لتلوث المياه في الدول الصناعية بعد الصناعات الغذائية وصيدية الماشية ويصل 10% من كل التلوث المائي (10 million مكافئ بيولوجي) هو من تلوث التلوث يتألف من الماء الاكبر من الدهن والشمع الكافيين للورق بينما المثلث الباقي من شمس من الاصطناع بمنتجات المطبق امطانيكية ، والبصق كيميائية و Kraft و Disulfide ومن اللب المقهور اللون امغير المقهور ، رغم ان طريقة المعالجة البيئية الفيزيائية كيميائية الماء الابيض بالتبخير والتليد والترتيب او التطويق يلقى ان تقلل المواد الصلبة العالقة بنسبة كبيرة وكذلك تقلل BOD بنسبة 50-70% فان معالجة مياه عملية تصنيع اللب الخشبي تكتسب صعوبات شديدة المدنا بسبب مركبات Lignin ومركبات اخرى لاستيديا للتحلل البيولوجي بسهولة ، وقد يحتاج الى معالجة مسبقة معقدة كإزالة اللون بواسطة كيميائية تتحلل مادة اللب المتبقية من اللب الكرافت المقهور او ازالة الكبريتات من مياه اللب الكرافت غير المقهور (الخ). في كل حالة من المعالجة يتطلب معالجة بيولوجية بعدد عالي لاذالك BOD والذي يتبين كمرجع من 10 كجم لكل المتر في صالح اللب الميكانيكي الى 253 كجم لكل الكرافت ، اذناه معالجة مطروح ومحل ورق في فرنسا 6700 m³/d



paper mill (france)

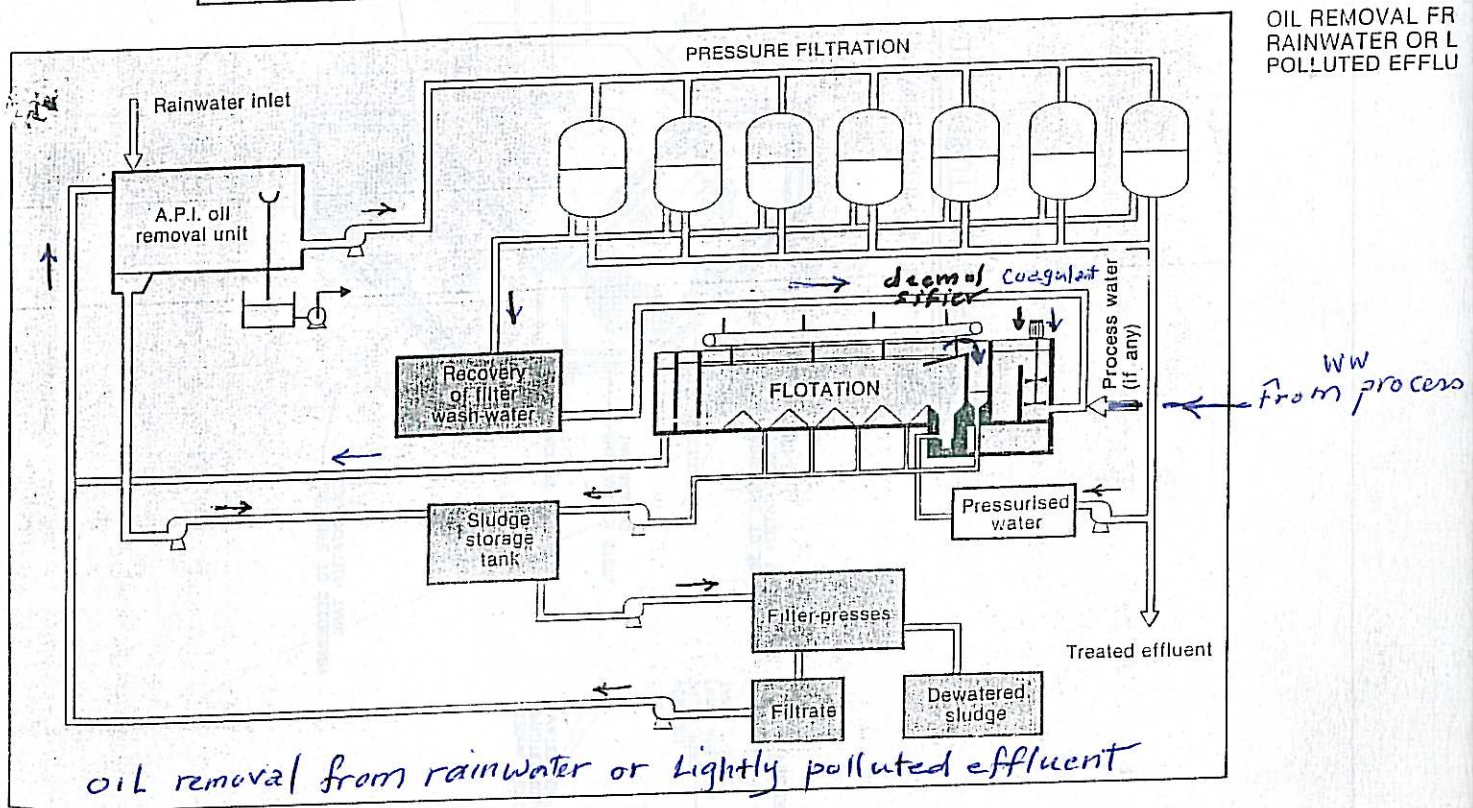
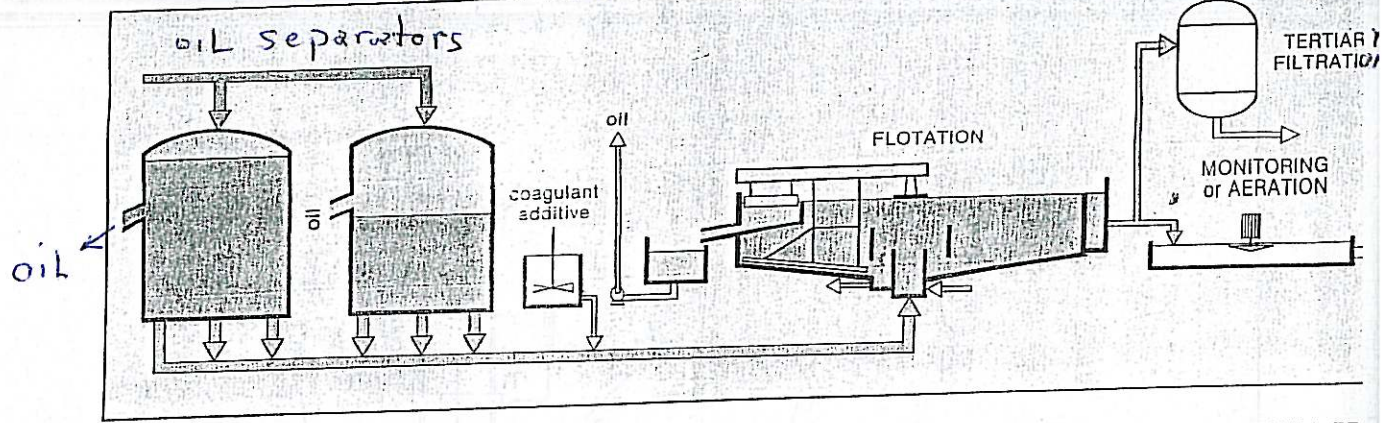
Q = 6700 m³/d

3. المصافي النفطية والهندسة البيوكيميائية

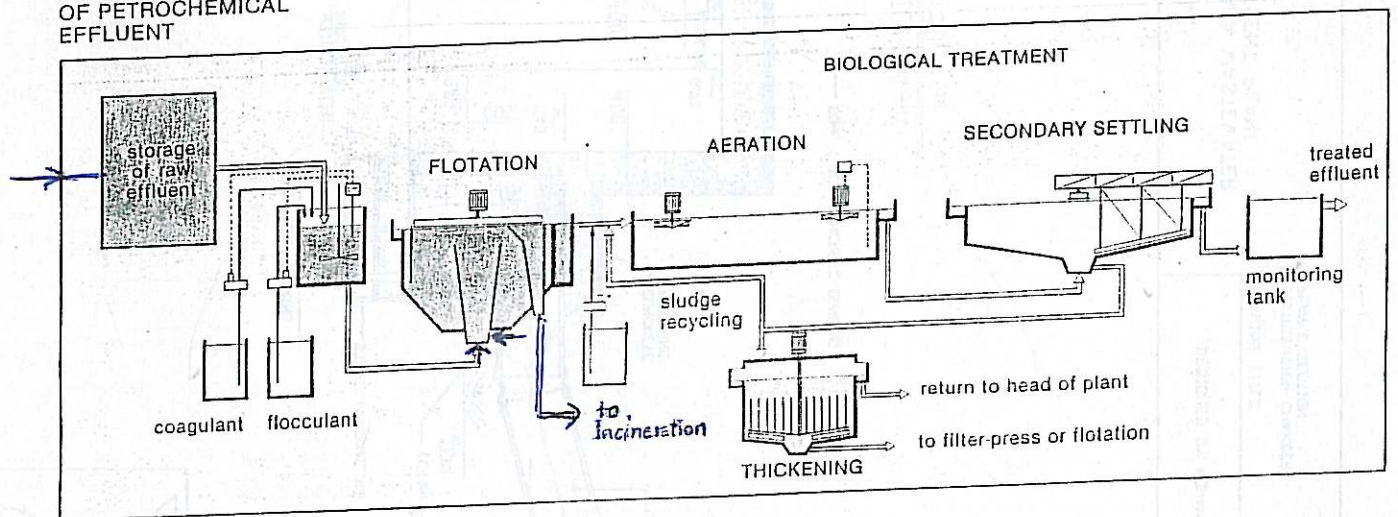
المواد المخلوطة من هذه الهياكل يتم فصلها حسب مصدرها من المصبات
الهوائية أو مخاري تجفيف يتم معالجتها لمرجتين أو ثلاث حسب طبيعة وتركيز
المواد فيها والتي تشمل بشكل كبير مركبات هيدروكربونية القابلة أو أروماتية
مع مركبات عضوية أو معدنية متنوعة مثل *mercaptans* & *phenols* & *organic acids* & *fluorides* & *sulphides* . المرحلة الأولى
تتألف من إزالة أولية للزيت الحرة واستعادتها بواسطة الفصل الجاذبي في مرحلتين
متتاليتين ، أما المرحلة الثانية فمن إزالة فيزيوكيميائية تؤمن تحشير للزيت
المستخلص بواسطة مواد مخثرة دهنية أو هيدروكربونية فلزية ، كذلك إمكانية
ترسيب أو إزالة *Sulphides* والثيون المتكونة يمكن ان تفصل بكفاءة عالية
في خزانات تطويق أو ترسيب مطورة مثل *FlotaZur* & *SediFlotaZur*
في بعض الحالات يمكن إزالة الزيت بواسطة الترسيب خلال وسط رمل أو فلتز
متدرج التركيب ، أما المرحلة الثالثة للمعالجة فهي ضرورية لإزالة المتبقين من *BOD*
ومركبات *phenols* ويمكن ان تتم بثلاث طرق حسب طبيعة وتركيز *BOD*
الناش:

1. By high rate activated sludge treatment or by extended aeration.
2. By biological filters.
3. By pressurized biological filters or biolite filters

WATER *oil removal from emulsified process water*



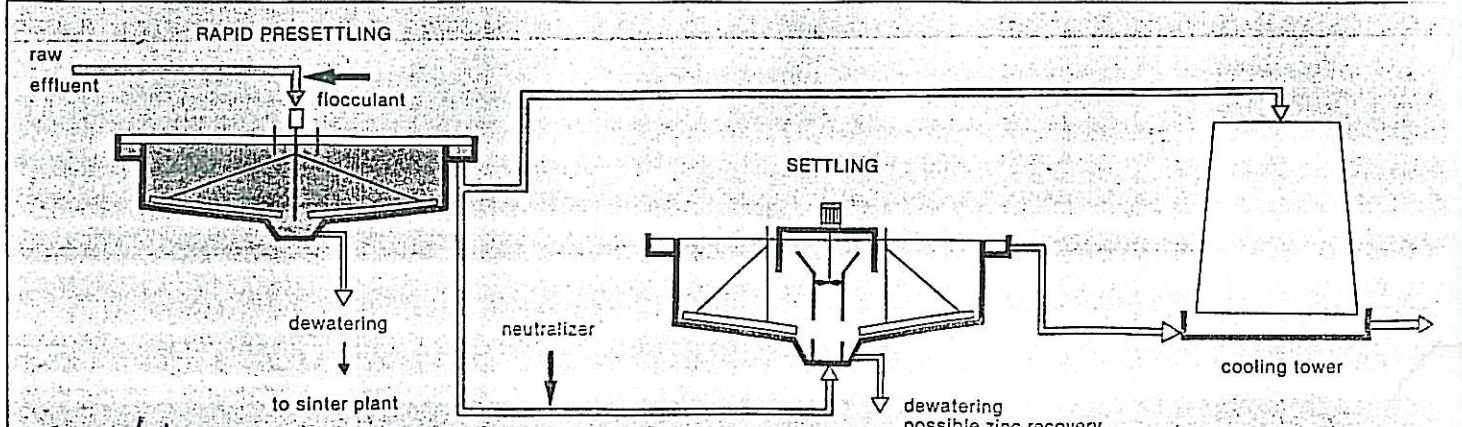
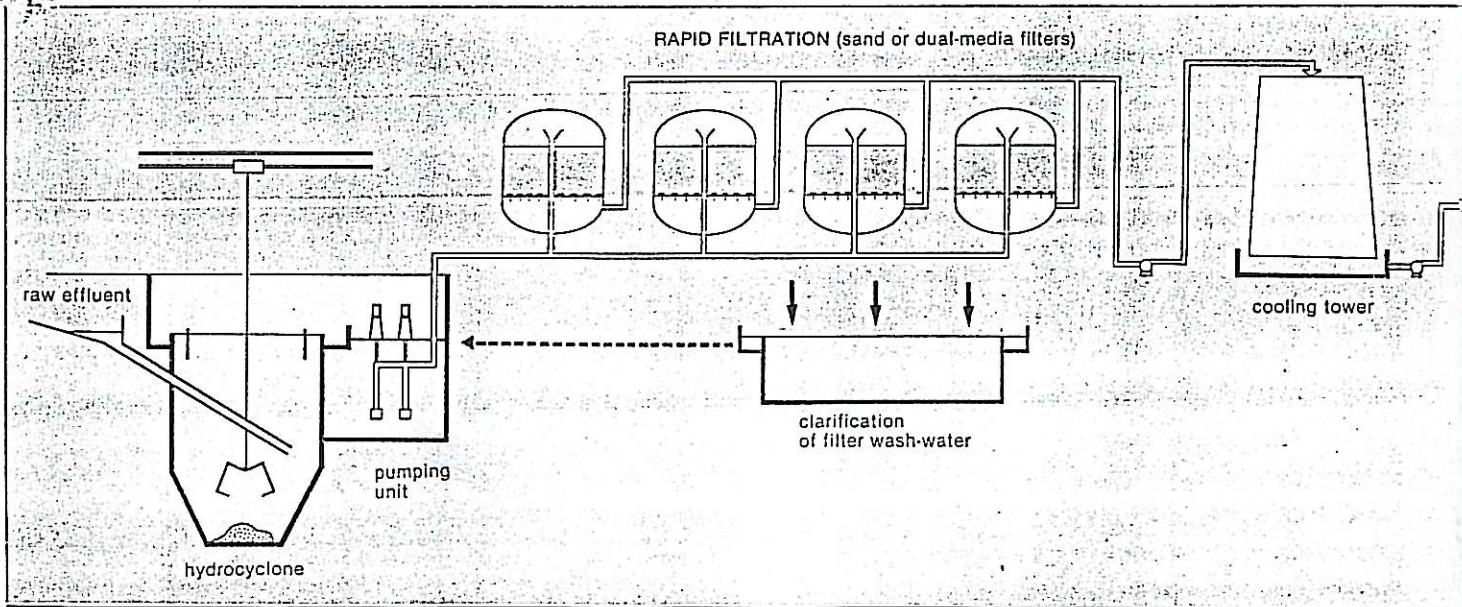
COMPLETE TREATMENT OF PETROCHEMICAL EFFLUENT



4 - صناعة الحديد والصلب :

ان هذه الصناعة تستهلك كميات كبيرة جداً من الماء، فالاحتياج اليه يتراوح من $10 \text{ m}^3/\text{ton}$ of end product (تتراوح هذه الكميات باستمرار ما بين 10 الى 15) لان من الصعب تدوير هذه الكميات باستمرار كما يحتاج هذه الصناعة الى مياه نظيفة والحاجة الى مراقبة صارمة وسيطرة على المعونات للمياه الملوثة منها. كمناسبة لإعادة التدوير يصبح الاحتياج لماء الاضافة (make-up water) من $3 - 10 \text{ m}^3/\text{ton}$ وحدات وادارة مغلقة للمياه المعالجة المتوفرة :

- 1- Sinter plant gas scrubbing.
 - 2- Blast Furnace gas scrubbing.
 - 3- Direct reduction gas scrubbing.
 - 4- Oxygen process gas scrubbing.
 - 5- Continuous casting plant and rolling mill spraying.
 - 6- Granulation of sintering and blast furnace slag.
- ان حجم المياه الملوثة نسبياً من هذه العمليات يتراوح بين 10 الى 15 m^3/ton من المنتج النهائي
- 1- Ammoniated coking plant effluents.
 - 2- Blowdowns from Blast Furnace gas scrubbing circuits or from oxygen process gas scrubbing circuits.
 - 3- Pickling effluent before cold rolling, and degreasing and deconcentration effluent from soluble oil circuits.



Typical Layout of a blast furnace gas scrubbing plant, with Zinc recovery

5. محطات الكهرباء العاملة بالوقود الاحموري او الطاقة النووية

ان محطات توليد الكهرباء التقليدية (الفحم، lignite، النفط المحروق) تتميز بالمحطات الدورية التالية ذات التراكيز العالية ولكنها بكميات تصريف صغيرة والتي يمكن ان يعالج بسهولة متقطعة ودفعات

1- تصريف عملية تنظيف (ناسب المراحل والتي تحتوي حامض الستريك وكذلك كلوريد الصوديوم او حامض الابرتهيليك او الهيدروكلوريك

2- تصريف الغسل السدي لمسخنات الهواء تحتوي على ريسين حيث موكروغرادى (ammonium persulphate) وحامض الهيدروكلوريك البارد كسحبات

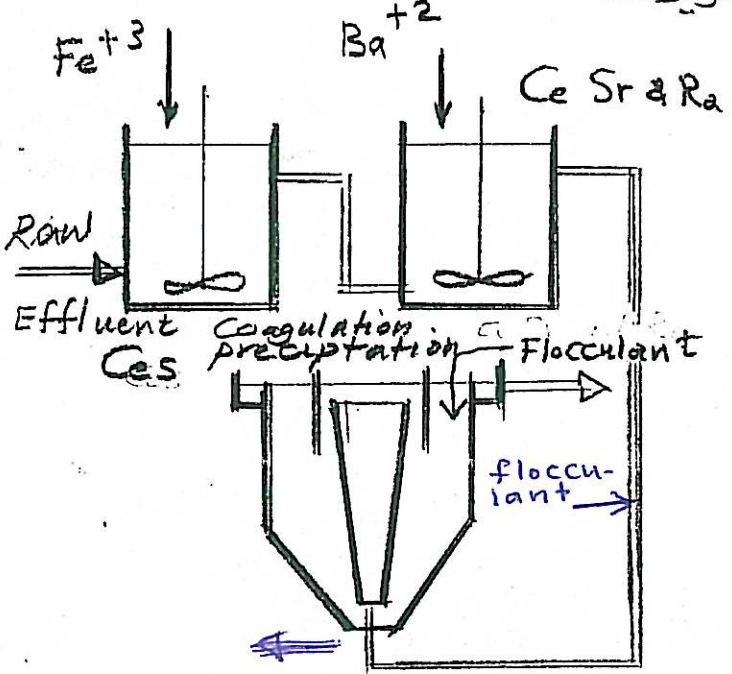
لكذلك تحتوي صروريات محطات كهرباء الوقود الاحموري خاصا مناريم magnetite ترسبات ريشية تصريف من تنشيط راتنجية وحدة التبادل الايوني

4- مياه الامطار من المساحات المبلطة مخازن الوقود

5- تصريف من التكنيك الحديث لازالة الموكيات الكبريتية (- flue gas desulpharization) والتي يمكن ان تشكل مصدر رئيسي للتلوث تباين مع توكية اعلمية المستعملة

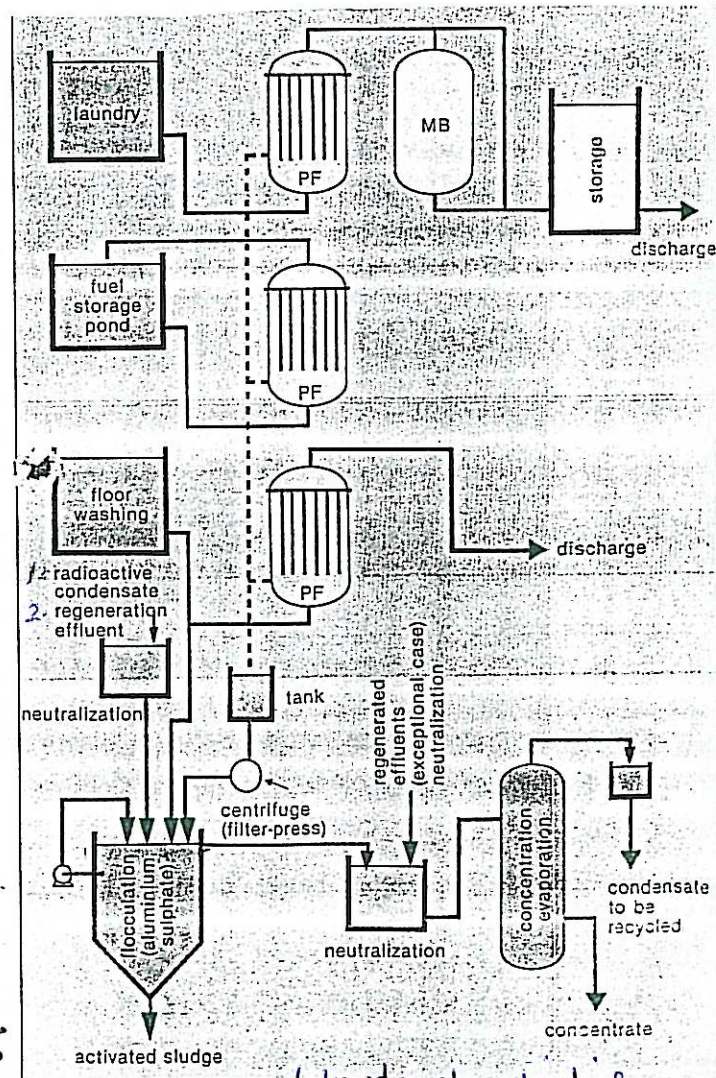
- 5.1 - Simultaneous adsorption of SO_3 & SO_2 in excess ammonia.
- 5.2 - Adsorption by NH_3 of SO_3 only in the form of ammonium sulphate.

ان عمليات المعالجة المستعملة تتألف من ترسيب الفترات الثقيلة، قطف الاسوتيا بعد الازالة بال lime وتطويق الزيوت



Clarification (circulator)

TREATMENT OF RADIOACTIVE EFFLUENTS



general treatment in boiling water power station (nuclear)

6- صناعة الألومنيوم :

ان استخراج الألومنيوم من خاماته وتحويله يتعلق بعدد من العمليات المتعاقبة والتي كل منها يولد مياه متلغفة يجب التخلص منها ومن هذه التصفيات:

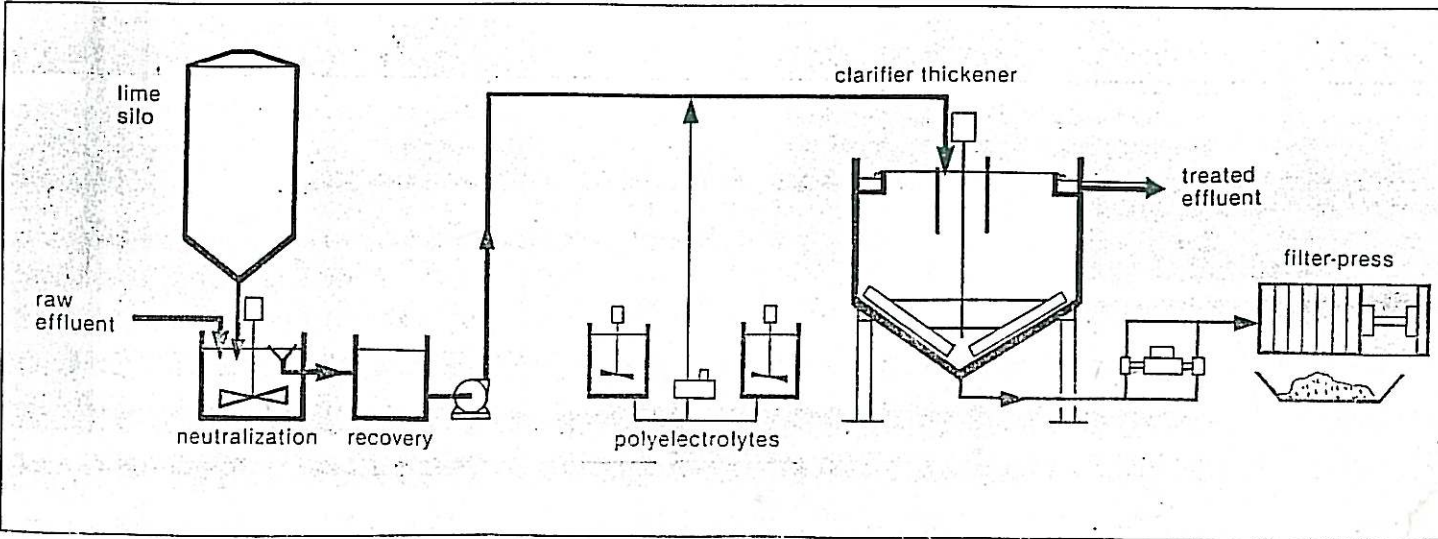
- 1- تصفية غسل الغاز الناتج من التحليل الكهربائي للـ Cryolite (معدن Na_3AlF_6) في العمليات تتمثل انودات متحركة او انودات سببية لتخزين الجاف لسطح معدنية. ان الكافور عادة يتعمل لاجل الغسيل وتصريف دورة تقليل التركيز تحتوي NaF و HF و Sulphites وكل مخلوط يحتوي الهيدروجين و الكربون و نظائر من هيدروكربونيه قابلة.
- 2- تصريف من تصفية الانود فيجتم لتخزين الحسنة وهي تشبه البنية المذكورة لكن نظائر أكثر.
- 3- تصريف قاعدية من كبريتات الادمار تحتوي $Cyanides$ و $fluorides$.
- 4- مياه التبريد من صبا منضهر الألومنيوم في التوابل وهي غنية بالسخم و $Kaolin$.
- 5- تصريف التطورة الكامضية.

ان كل التصفيات الكامضية يمكن ان تعالج بواسطة التعادل باستخدام ~~lime~~ $lime$ ومن ثم الترسيب في احدها تصفية باعادة تدوير الحثث (Sludge) من نوع Circulator او Turbocirculator.

اما تعالج الانهار السطحي للمنتجات المصنعة من الألومنيوم فتعطي تصريف ذات تركيز ملوث اقل تعقيد وتشمل:

- 1- تصريف عملية ازالة السخم القاعدية.
- 2- تصريف عملية $anodization$ وتحتوي H_2SO_4 و Al^{+3} .
- 3- تصريف عملية $chromic\ passivation$ - تصريف عملية الطلاء البلاستي $satin\ finishing$ بينما تصريف ازالة السخم ذات المستوى العالي من الاملاح تعالج بواسطة المعادل او الترسيب ومن ثم تطهير فان تصريف الفترات 2 و 3 يعاد تدويرها بعد ازالة الايونات منها $deionization$.

ALUMINIUM PECHINEY
RIOUPEROUX Plant
Schematic diagram



7. صناعة حامض الفوسفوريك والأسمدة الكاوية على الفوسفات والامونيا

هذه العمليات بالتعريف تصنع لكل رئيسي منتجات ذاتية وذات اشتراك غذائي والتي ستكون موجودة في المياه المتخلفة منها ونفايات غير مقبولة. لذا فهذه تختلف الواقع التصاريح. ينبغي أن لا تنزع في المعامل المدوية وإنما المعالجات التوعية لتأثيرهم يتم استخدام:

1- التصاريح الكاوية على الفوسفات

والتي أيضا تخبية بال *Flourides* والاطنوم تعالج ، وترسب الاطنوم بالية
 (a) التوسيب بواسطة *lime* ^{لنوسيفات} CaF_2 ^{الفوريد} و *silica* \uparrow *calcium phosphates* \uparrow *silico Aluminates* عند pH بمرحلة او مرحلتين حسب التراكيز الاولية
 (b) هدم النويات الايسرة من ركنيد الى *Lagooning*

2- التصاريح الكاوية على الامونيا

- (a) مياه تبريد الهواء او مياه المطار الكاوية نسبة قليلة من NH_3 يتم اعادة لتبريدها
- (b) اعادة تركيز التصاريح الوسطحية بعملية التبادل الأيوني المستمرة. ان السائل المنتج يتقوى 150 غرام من NH_4NO_3 في اللتر الواحد.
- (c) اعادة تدوير التصاريح المركزة جدا في عملية التصنيع.

