

MEMO

عمل الدليان :-

حياة الدليان :- هي عملية تحويل المواد الخام (السبب) الى منتجات (منتجات) مثل
الكبس ، الزيت ، الكريم ، الدس ، كريم .
مطروحات عمل الدليان تحتوي على التار و هيدرات قتل سكر اللدكتور ، البروتينات
الدهون و بروتين المواد المطافاة . كما تحتوي المياه المطروحة على انواع من الكسب باورها
المهنية .

حرق معالجة ومطروحات العمل :-

- 1- القليل والمضاد
- 2- معادلة الحموضة pH حيث من المفروض ان تكون 7
- 3- التهوية
- 4- إزالة وقسط الدهون والمواد الصلبة
- 5- الترسيب التدريجي يتم بإضافة السبب $Al_2(SO_4)_3$ والنورة CaO
- 6- الترسيب النهائي حيث يتم تلقائياً بإضافة مواد مهينة تفيد الترسيب
- 7- الترسيب بأي طريقة وفي عمل الدليان يستخدمون النفط والكسب
- 8- التقييم بالفلور
- 9- وأيضاً يمرر عن Active carbone لإزالة الروائح والألوان عن المعلقة

ما هي العوامل المؤثرة على عملية الترسيب ؟

- 1- درجة الحموضة pH
- 2- القلوية
- 3- المعدل الموجود في الماء
- 4- درجة الحرارة
- 5- ظروف المزج وتجميع الوحدة

فوائد إضافة النورة CaO :-

- 1- للتخلص من غاز CO_2
- 2- = = البيكاربونات
- 3- = = الفترة الموقته
- 4- لرفع القاعدية

MEMO

5- عامل واحد لقبول تجميعات الأطنوم إلى هيدروكسيد الأطنوم

فوائد إضافة السيت :-

- 1- ترسيب المواد الصلبة والمواد العالقة والمواد العضوية
- 2- القضاء على الفسحة الموقفة حيث تتفاعل مع اليكاريونات وغاز CO_2 وتسمى هذه العملية بـ Decarbonation (عملية إزالة ثاني أكسيد الكربون)

عملية تنعيم المياه :-

هناك عدة طرق لتنعيم المياه منها تنعيم المياه بواسطة الكلور حيث أنه تنعيم على الإصهار الجيرية مما خلال دخوله إلى دافئ التلينة و يعمل عمل الترسيبات وبالتالي حوت التلينة.

ما هي العوامل المؤثرة على عملية التنعيم ؟؟

- 1- نوع وطبيعة الإصهار الجيرية (سورات، فايروسات، كبريتاتية ... الخ)
- 2- الزمن (أي مدة التنعيم)
- 3- مخويات الماء من الرمال مثل الحديد والنفيس حيث تسمى على نحو بعض أنواع الإصهار الجيرية.

فوائد إضافة الكلور

- 1- لقتل الإصهار الجيرية
- 2- لتنعيم المواد العضوية
- 3- تقليل الكلفة لهذا أفضل استفادته

MEMO

أهم المعلومات التي يتم امرها في فصل الزليان :-

BOD و COD

BOD :- هي كمية الأكسجين الذائب المستهلكة في العمليات البيولوجية
للزئاض المجهرية من أجل أكسدة المواد العضوية في الظروف الهوائية الموجودة في
المبائن المائية وعلى وجه الخصوص مياه القنارات
ويرمز الـ BOD Bio chemical Oxygen Demand

أما COD فتعطي الأكسجين الذائب (المستهلك) في أكسدة المادة العضوية
الموجودة في الماء كيميائياً أي أن المستهلك الأكسجين الكيميائي يدل على مقدار المادة
العضوية الموجودة في البيئة المائية التي يمكن أكسدها كيميائياً ويرمز الـ COD
Chemical oxygen Demand

والهاستروم اللازمة عند إنشاء معامل الزليان

- 1- توفير المواد الخام
- 2- الموقع المناسب
- 3- توفير مصدر للمياه
- 4- توفير مصدر للطاقة
- 5- توفير سبل صرف صحي
- 6- تصميم المعمل
- 7- اختيار العترة والعمدات

الستروم الواجب توفرها في المعمل المتقدم في صناعة ادوات ومعدات معامل الزليان

مثل الصابون لحفظ اللبن (الطبدات) كـ الفارات والفلايات هي :-

- 1- دوصلية وسرعة توصيل للحرارة وفقدان الوزن ودرجته المنخفضة
- 2- أنه لا يكون ساماً ولا يتفاعل مع المنتج اللبني فمثلاً النحاس من اقوى المعادن في
أكسدة دهن اللبن
- 3- مقاوم للتآكل

ومن أهم المعادن المتقدمة في معامل الزليان هو الصلب عتي قابل للصدأ (الاستينليس
ستيل) ويتكون من (18٪ كروم + 8٪ نيكيل + 1٪ حديد + 2٪ موليبدوم)

من مميزات :-

- 1- عتي قابل للصدأ
- 2- لا يتؤثر على طعم اللبن وفضائه
- 3- قوي الرقمال
- 4- سهل التنظيف
- 5- موصل جيد للحرارة
- 6- مقاوم للتآكل

MEMO

حبوب :-

- 1- ارتفاع ثمنه
- 2- يتأكل أحياناً بجبال العسل مثل الصودا الكاوية وعامه اللبنيك المركز وحب اللبنيك
- مثل كلوريد الصوديوم
- سعداءاته :-

تتبع في صناعة الكبار الدافعي له صوفها التيجين والفلايات والطيريات وفي صناديق نقل الطيور والطيور والطيور اللينة .

كما تتبع الدطيم والكربون في بيوتها كحكمة غير مادية ولذلك أثبت مثل الصوب والبلوط صب يتبع في صناعة الكهفانات وحب الزان واليون يتبع في صناعة كعوفت تليل الزيد والقوالب .

كما تتبع اللبنيك وتتبع في الصناعات اللبنيك أن لا يكسب اللبن أو فوائده حتماً ورأى غير مرغوبه عذوة على تحله المتولد ولا يكون عرضة للتعرق وترب الطنح منه .

ومن صناديق :-

- 1- استعمال القوة مره واحدة بقلل مره تلو الطنح 2 - خفة الوزن بقلل من ثلث الموزع
- كوب :-

- 1- ارتفاع ثمنه 2 - عدم قدرة المستهلك على دفعه قصيرات الطنح اللبنيك المعيار بقلله
- وأيضاً يتبع الكربون والزجاج .