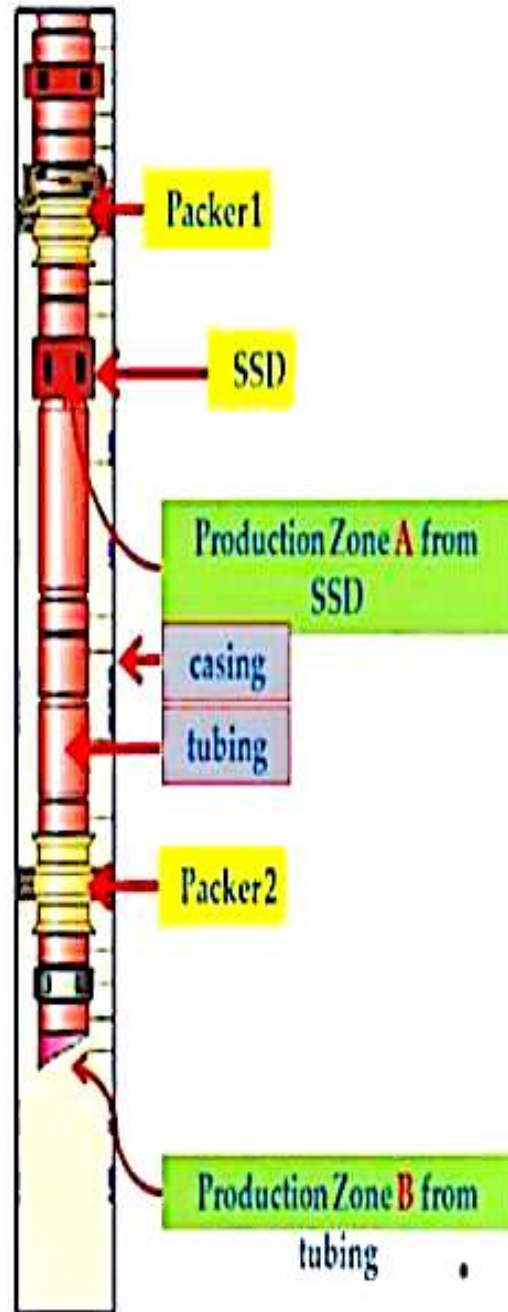


زيادة انتاجية الآبار النفطية والغازية باستخدام المستحلبات والمذيبات وسيليكات الصوديوم

1

Single
completion
two packers and
one tubing



تأليف: م. أحمد موسى حسين

م. أحمد موسى حسين

اسم المادة :

الصفحة

القهرين

يعود الأذى إلى الآخرة للتحسين :

1

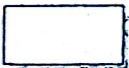
1- عمليات التحسين بالمستحبات المحمودة

2

2- عمليات التحسين بالمذمومات

3

3- إزالة المجالات الممانعة باستخدام سيئات الصوريوم



التحسين
المستحلبات المحمضية:

* المستحلب : عبارة عن نغطة مخففة أو أهد مستحلباته كالماء زوت + صمغ + مثبت استحلاب < ل / م

مصدرها:

1- تستعمل في الطبقات الكروماتية ذات الخصائص الطبيعية لقلية والتي تحوي على نغطة لزج

ألية عملها:

1- زيادة زمن التفاعل المحض مع بعضه من لا يتم التفاعل الا عندما يفقد المستحلب ثباته نتيجة

الحرارة العالية وبالتالي زيادة المساحة التي يغطيها المحض في الطبقة

2- وجود نغطة مخففة في المستحلب يعمل على تخفيف لزوجة النغطة ليصل بما يناسب الانتاج بشكل

ضعيف

المميزات المتقدمة:

1- مبرح لتوفير ونقل النظم المستحلبة

2- مبرح لنقل سوائل الاذابة

3- آلية خنق

خطوات العملية:

1- اجراء دوران بالماء

2- خنق المستحلب لحم يعادل حجم مواد الانتاج + انخارح المصفي مقابل الجال المنتج

3- اغلاق حمام الكبريتخ [حمام مواد لتقليص] وفتح المستحلب المصفي في الطبقة

بمنظ لا يتعدى منظر الاختبار

4- عمل اذابة نهائية بالماء أو لنغطة لحم ي وى حجم مواد الانتاج + انخارح المصفي مقابل

الجال المنتج

5- اغلاق البئر وانتظار فترة تفاعل ساعة أو ساعتين

6- فتح البئر ومصوفه الرجوع واجراء دوران عكسي مخفف حجم مواد الانتاج

٢- التثمين بالمذيبات:

- المذيب: يتكون من (50-60) % مازوت، (40-50) % نطف خفيف، (2-3) % مانع احتلاب

المخزن:

- تخفيف لزوجة النفط لتقلل وجعله أكثر حركية وبالتالي زيادة الانتاجية

- كسر المستحلبات المتشكلة بالقرين من دوران البئر

* مساوي النفط لتقليل: [هيمغ - انتجات - انفلتات] C_{H+}

- انقطاع قضبان لضخ وتطويل لضخ للكبيرة

- تسوية داخل الطبقة أو موايد الإنتاج وبالتالي تقليل الانتاجية

* فحوصات تنضيد لعملية:

١- اجهاد دوران ما حفر

٢- هنج كبيرة من المذيب لجم موايد الإنتاج + انقراض لطغي مقابل لجمال البتق

٣- اختلاف همام موايد لتقليل وحقن المذيب بضغط أقل من ضغط الاختبار

٤- عمل ازاية نهائية ونفضل بالتف بولاً عن الماء ويحفظ لانتاجه ضغط الاختبار

٥- انتظار مدة تفاعل غالباً ما يكون 3 ساعات أو أكثر

٦- فتح البئر باتجاه الجورة واجراء دوران عكسي بالنفط الخفيف

* قواعد لدمن بر سلامة:

١- لجمين آلية هنج المذيب بكام ترار ومطبخ التحريم ان وهد

٢- وجود الطمانينة في الموقع

٣- عدم ارجحال النار بالقرين من البئر أو لبد هنج

٤- اختبار همامات الشجرة ولتأكد من تركيب همام عدم الرجوع على خط البئر

٥- ملبح نوانج لعملية باتجاه الحفرة المخصصة للبئر

لا يعزل المياه الطبيعية باستخدام السيلكات :

مقدمة :

معظم جعول النقط في سوبرق تعمل ونفخ نظام الرفع الهائى ومضامه قفل السوبرق الطبيقة

الماء السطحي صبغ أن هذا الرفع يتم من به يخل ومن الجوانب في آنا واحد مما تؤدي الى تقدم

المياه الطبيعية باتجاه البئر

تقوم السيلكات باغلاق انطانات الماهة ومضامه السقوق وتغطي حصلاً أكبر للمامات

المجمعة بالنقط في نكاح مضامه عندما يتم تحمي من نفوذ هذه المامات للمجمن لاحقاً

يمكن استخدام سيلكات بصورم اضامة للاستبق في :

معالجة اماكن التهریب العالي (مثل الخضراء أثناء مضار البئر

تحقيق فعالية كبيرة للصوره السطحية المستخدمة لعزل المناطق المتخزنية العالية

٣- عزل الجالات لائنية بالسيلطيات : [سيلطيات الصوديوم Na_2SiO_3]

- مبدأها :

- تحذف إلى الحد من تدفق المياه، الطبقة باتجاه السير

- مبدأها :

- تعتمد على خاصية تصلب سيلطيات الصوديوم بوجود المياه الطبقة الخاصة على الحرارة

الطاسيوم ولفنزيوم، حيث أنها لا تتأثر بالنقطة أو المحيطة

* المواد المساعدة التي يمكن استخدامها مع سيلطيات الصوديوم في العزل :

١- كلوريد الطاسيوم $CaCl_2$:

- مسحوق أبيض كثافته 2.36 g/cm^3 ، يذوب في الماء بعذب بتركيز 700 Kg/m^3

ويراغفه أثناء إنشائها، في الماء ارتفاع في درجة الحرارة يتراوح بين $(50-60)^\circ \text{C}$ ، وزيادة

في حجم المحلول 20%

- أثناء تلامس سيلطيات الصوديوم مع محلول كلوريد الطاسيوم يتشكل غلاف قاسي جداً

يتحول إلى راسب أبيض بعد $10-15$ دقيقة، ثم يتحول إلى صخر قاسي، كما يراغفه ارتفاع

في درجة الحرارة. تحذف استخدامه إلى رفع تركيز مواد الطاسيوم وبالتالي تأمين مزيد من تصلب أكبر للسيلطيات

٢- كربونات الصوديوم Na_2CO_3 :

- مسحوق بلوري ناعم أبيض اللون

- تعمل على تقليل مواد الطاسيوم ولفنزيوم الموجودة في المياه الطبقة مما يعطي خصوبة

للسيلطيات بالتفاعل في الطبقة إلى عمق أكبر قبل تصلبها مبدأها :

- تتحد مواد الطاسيوم ولفنزيوم مع هيدروكربونات CO_3^{2-} لتشكل مركبات

غير متحللة في المياه، الطبقة

لهذا السبب يضاف محلول كربونات الصوديوم بحجم $(20-50)\%$ من حجم السيلطيات قبل المعالجة

وخاصة تلك الطبقة الخاصة على ملوحة عالية.

* المواصفات الفيزيائية لسيليطات الصوديوم Na_2SiO_3 :

- ١- مادة قلوية درجة حموضتها $pH = 12-13$.
- ٢- نسبة $\frac{Na_2O}{SiO_2}$ تتراوح بين (3-1) ويفضل أن تكون هذه النسبة مساوية 2.
- ٣- الوزن الحجمي (1.5 - 1.3) gr/cm^3 وتركيزها المستخدم في الطبقة 7 (38-44).
- ٤- التوتر السطحي عند الدرجة ١٠م هو ذئبة ٤٥.
- ٥- لزومتها 2.8٥ سنتي بواز.

* مبادئ السيليطات والمواد الأخرى المتضمنة أثناء الفصل :

- ١- تركيز محلول السيليطات يتراوح بين ٧ (10-40) ويؤخذ تبعاً لتفوذية الطبقة حيث يزداد بازوتاد لتفوذية.
 - ٢- حجم محلول السيليطات اللازم لتمر طولي واحد من المجال يتبعها يتراوح بين (4-١٠) م^٣.
 - ٣- وسيع للصفحات الجولوية والخرنية للكمين والنظروف الباردة وتركيز محلول السيليطات
 - ٤- يتم إضافة مايرات الصوديوم $NaOH$ لحدود ١٠ كغ/طن سلطات لجذف تقليل
 - ٥- حجم محلول السلطات اللازم للعملية والتي تساهم في زيادة حجم الراسب المتشكل في الطبقة
- المهمة

* شروط استخدام عملية الفصل بالسلطات :

- ١- يجب أن تكون مواسب الإنتاج سليمة ومعدودة بشكل جيد ولا يحصل فيها أي صنباغ في الفراغ الخالي.
- ٢- يجب أن تكون مواسب لتغليف الإنتاج سليمة ولا تحوي على كسور وذلك لمنع ارتفاع السيليطات في الفراغ الخالي أثناء حقنها في الطبقة وانفلاطها لمحلول كلور الطالسوم وبالتالي تصلب السيليطات في الفراغ الخالي.
- ٣- يجب أن يكون هناك اتصال هيدروكسي [دوران] بين مواسب الإنتاج ومواسب لتغليف

مراحل تنفيذ عملية الفصل بالسليكات :

- 1- إجراء دوران مباشر بالماء لتطهير لبقاع وابتداءً من بداية البئر
- 2- إجراء تجربة تقبل الطبقة المنظفة معن بالماء ليجرد على جنونها حجم سليكات البصوديوم اللدنة في حالة عدم وجود دوران يفضل أن يلجأ إلى الدوران بسائل غروي [ماء + صوديوم + مشكل رغوة]
- 3- تنفيذ البرنامج المعتمد كما يلي :
 - محلوك كلوريد الطالسوم ← ماء عذب ← محلوك سليكات البصوديوم ← ماء عذب
 - ← محلوك كلوريد الطالسوم ← ماء عذب ← محلوك سليكات البصوديوم ← ماء عذب
 يجب أن تصنع هذه المواد بأكثر روعة ممكنة و دون توقف وبالبيان صنع مسئلة لكل مادة و فقط لا يتجاوز صنف الاختيار بحيث يكون أول مادة في البئر محلوك كلوريد الطالسوم
- في حالة وصول صنف المحقن إلى صنف الاختيار بوقف المحقن و ينضج البئر سرعة ويتم إجراء دوران عكسي بالماء لعذب و تنفيذ حجم مواد سليكات الإنتاج لتتطهر البئر وترفع المواد بعيداً عن منطقتة معن محلوك السليكات حدود 20-10 م. م. سرعة ويتم انتظار قلب السلكات في الجالات لمدة 24 ساعة

- في اليوم التالي يتم إجراء حمام محض للجمال البنتج نفسه لتخفيف نفوذية الجالات الجاملة للنتج معن كلوز لار 15٪ تركيز ، وبعدها يوضع البئر في الإنتاج

الخطوات بالاختصار :

- 1- دوران مباشر بالماء ¹ ← صنف ² $CaCl_2$ ← صنف ماء عذب ← صنف Na_2SiO_3 ← صنف ماء عذب
- ← صنف $CaCl_2$
- 2- إزالة أولية الماء حتى تصل المواد إلى نهاية مواد الإنتاج
- 3- إغلاق حمام G ثم معن المواد في الطبقة ب 5m ماء
- 4- رفع المواد وابتداءً على الأمل و انتظار قلب لمدة 3 ساعات

طرق أخرى لعملية عزل المياه الطبيعية:

1- عزل المياه الطبيعية باستخدام الآسمنت :- السادة الآسمنتية

الآسمنتية تحتفظ

هذه الطريقة - ففيرة في عزلها للمياه الطبيعية حيث :-

- في حالة السادة الآسمنتية :- التقليل داخل الطبقة غير عميق سبب وجود لعلاقات أوران السادة

فإن يكون صغيرة بحرية : نظرها أضر من قطر حبيبات الآسمنت

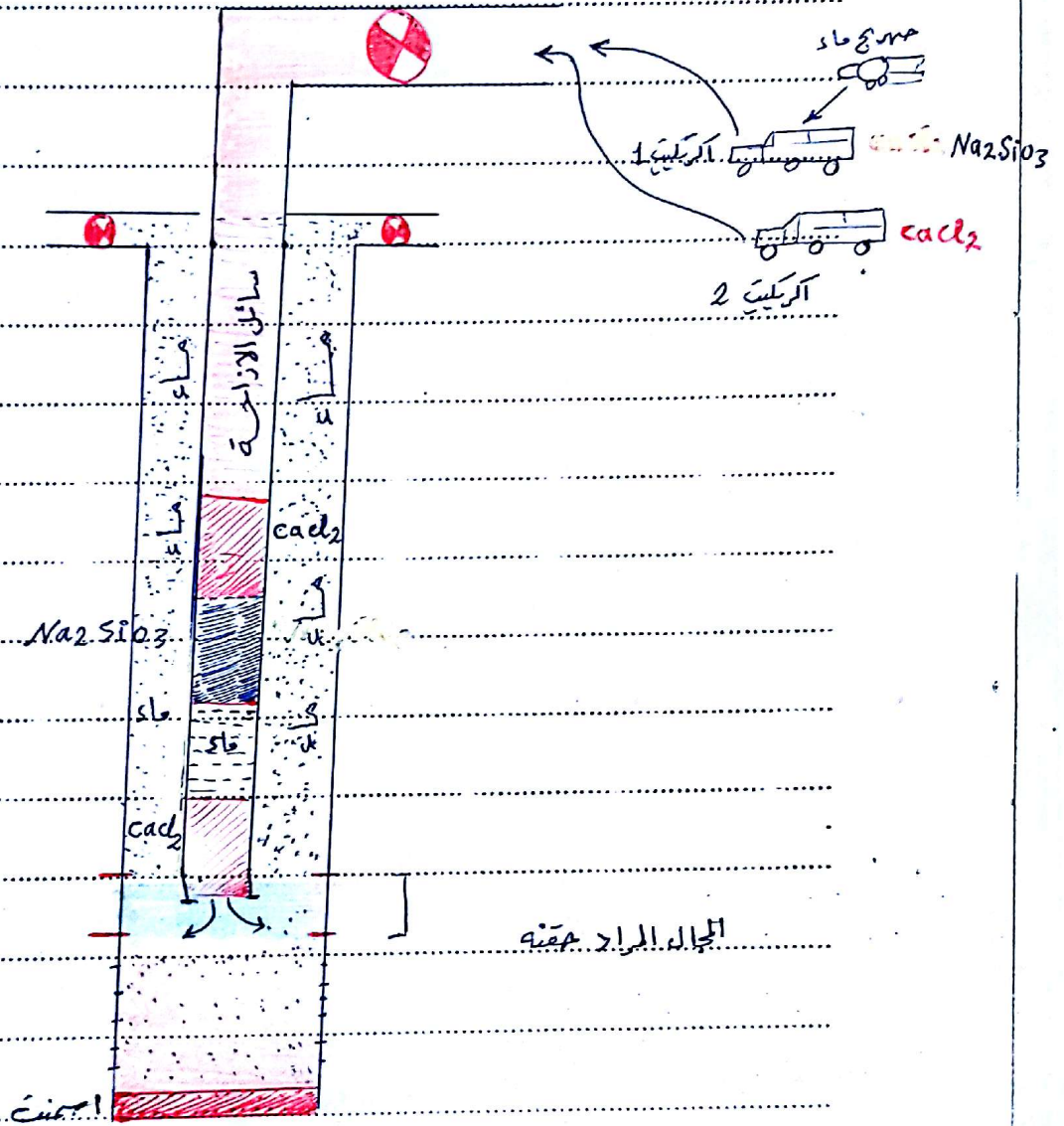
- في حالة الآسمنت تحتفظ :- تتنوي إلى حيث تتوقف جديدة في الطبقة تؤثر سلباً على عازلية

الآسمنتية

2- عزل المياه الطبيعية باستخدام البوليميرات :-

تعمل البوليميرات على زيادة لزوجة المياه الطبيعية فتقلل من حركتها ،

ومن طبيعة هذه الطريقة في مديرية عمول الحسنة 1999 استخدام البوليمير بولي إكربيل أميد

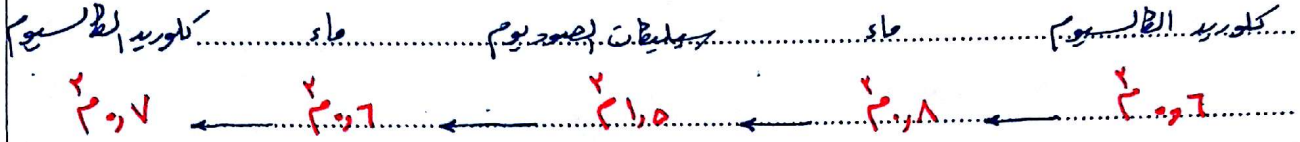


عملية عزل المياه العذبة باستخدام مساحيق البورديوم Na_2SiO_3

صنع $CaCl_2$ ← صنع ماء عذب ← صنع Na_2SiO_3 ← صنع ماء عذب ← صنع $CaCl_2$

سألة: السبر ١٥٩ سويدية.

الطوب إجراء عملية عزل السطحات على رصع لتالي:



ملاحظة هذه المواد بالطبقة صعب:

مواسير الإنتاج : $٢.١٧٩٥ - ٢.١٧٩٥$

المجال المنقب : $٢.١٧٩٦ - ٢.١٨١٤$

ظهر مواسير التغليف في المجال المنقب $٢.١٩١ - ٢.١٩١$

الحل:

- نحسب أولاً حواجماً حجم مواسير الإنتاج = لحوال لحواسير × سرعة المتر الطولي

$$٣٨ \times ١٧٩٥ \times ٤,٥ = ٣٨٠٧٧,٥ \text{ ك.م}^٣$$

- حجم السبر = لحوال مواسير التغليف × سرعة المتر الطولي : هنا السألة لدينا ارفعت فوق مواسير

التغليف بمقدار ١٩١٥ - ١٨١٤ =

لحوال رصاع × سرعة متر الطولي

$$١٨١٤ \times ١,٦ = ٢٩٠٢,٥٤ \text{ ك.م}^٣$$

- الحجم الكلي للمواد كوريد الطسوم الفواصل المائية السطحات

١٨٥

٠,٨

٠,٦

$$\frac{٢١٥}{٢١٤} + \frac{٠,٦}{٢١,٤} + \frac{٠,٧}{٢١,٢}$$

$$٢١٥ + ٠,٨ + ٠,٤٨ + ٠,٢٤ = ٢١٦,٠٨$$

حجم سائل الاذابة الاولي للذرم لاصال المواد الى نهاية مواسير الانتاج =

حجم مواسير الانتاج - حجم المواد الكلي

$$8 - 4,2 = 3,8 \text{ م}^3$$

حجم سائل الاذابة النهائي للذرم لحقن المواد في الطبقة :

حجم المحال المنقّب (حجم مواسير التنظيف ضمن المحال المنقّب) = لمولط x سرعة لمر الطولي لمواسير التنظيف

$$= 18 \times (1797 - 1816) = 366 \text{ ك}$$

نلاحظ من لحول مواسير الانتاج 1795 م وبداية المحال المنقّب 1797 ان مواسير الانتاج مرفوعة

عن بداية المحال المنقّب بحقدار 1 م [متر واحد]

اذاً حجم مواسير التنظيف ضمن المتر هذا هو من نهاية مواسير الانتاج وحتى بداية المحال المنقّب

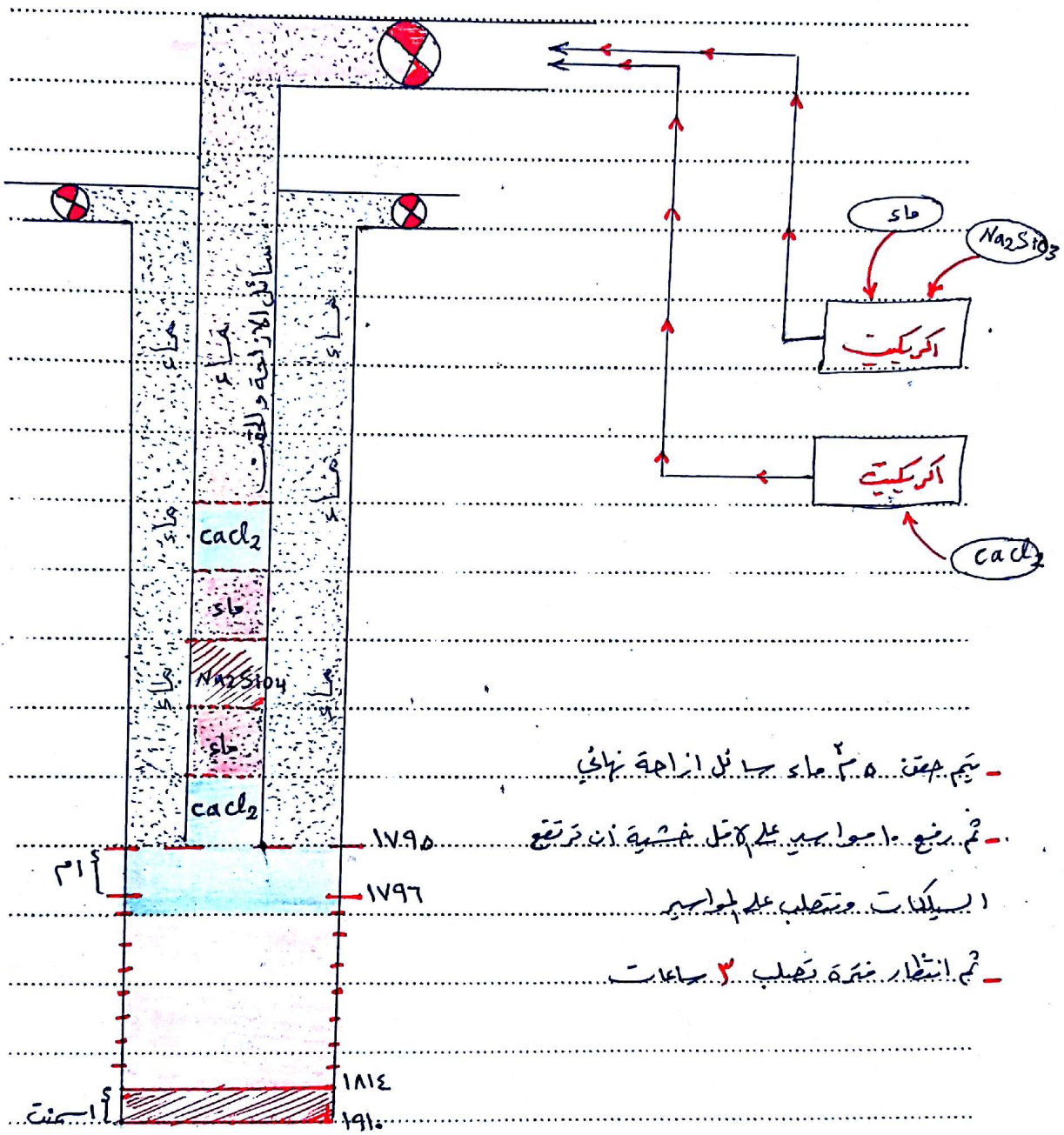
$$= 18 \times 1 = 18 \text{ ك}$$

اذاً يلزم * 366 + 18 = 384 ك سائل حقن زيادة عن حجم مواسير الانتاج

حيث تدفق المواد في الطبقة وتم حقن 500 ك زيادة اهيأط لصنان تأكد دخول المواد للطبقة

اذاً حجم سائل الاذابة النهائي = 384 + 18 = 402 ك

$$= 402 + 18 = 420 \text{ م}^3$$



- يتم حقن ٥ لترات ماء سائل الازاحة نهائي
- ثم وضع الاسمنت على عمق ١٠ سم من سطح التربة
- السيلكات وتصلب على الجوارب
- ثم انتظار فترة تصلب ٢ ساعات

ملاحظة: عملية الحقن بالسلطات عملية دقيقة جداً لذلك يجب توخي الحذر وأخذ جميع الاحتياطات عند صب السلطات بسرعة داخل الجوارب