

أظهر منحني كفاءة الحمض أن الحقن بمقدار 2. وبعد المعالجة الحمضية تظهر على الخصائص الميكانيكية للصخر علامات التدهور . منذ أن قام هيرمان فراش من شركة ستاندرد أويل بتطوير حمض الهيدروكلوريك لتشجيع تكوينات الكربونات ، أصبح التحفيز الحمضي لتكوينات الخزان ممارسة . وبلي ذلك مرحلة حقن الحمض الأولي ، غالباً ما تتم معالجة رواسب الكربونات بحمض الهيدروكلوريك . في حين يستخدم حمض الهيدروكلوريك في الكربونات 1 : حقن حمض الهيدروفلوريك في الحجر الرملي الشكل 2.1 : حقن حمض الهيدروكلوريك في الكربونات إذا تم حقنه في الظروف المناسبة ، فإن الحمض يذيب صخور الكربونات مكوناً مسارات تفضيلية عالية التوصيل تسمى الثقوب الدودية ، جانب مهم من عملية وظائف الحمض هو معدل حقن الحمض ، الذي يتأثر بالعديد من العوامل مثل نفاذية التكوين ، فإن معاملات حقن الحمض المحددة في إعدادات المختبر ستكون غير مناسبة عند قياسها لظروف المكن ، وجاء في كتابهم " أنظمة إنتاج البترول " أن تفاعلات حمض الهيدروكلوريك مع الكالسيت والدولوميت هي كما يلي : 5 كالسيت حمض الهيدروكلوريك كالسيت استخدام السلفاميك في تحفيز التحمض مشكلة عند درجات حرارة أعلى من 180 درجة فهرنهايت لأن الحمض سوف يتحلل ويشكل حمض الكبريتيك . يمكن لتقنيات التحويل التغلب على هذه المشكلة وتحويل حمض المعالجة إلى الفواصل الزمنية المطلوبة أو توزيع الحمض بشكل موحد في جميع أنحاء التكوين بأكمله . ولذلك يمكن تسميتها 10 تقنيات التحويل الخارجي . تفاعل حمض الأحماض الشائعة في مادة الكربونات في الماء والحمض المستهلك مثل كلوريد المغنسيوم والكالسيوم ( 2 ) و خلاص كلوريد المغنسيوم والكالسيوم ( 2 ) وصيغة خلاص HCl CaCO<sub>3</sub> CaCl<sub>2</sub> CO<sub>2</sub> H<sub>2</sub>O 4 HCl CaMg(CO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> CaCl<sub>2</sub> MgCl<sub>2</sub> 2CO<sub>2</sub> 2H<sub>2</sub>O 2 CH<sub>3</sub>COOH CaCO<sub>3</sub> Ca(CH<sub>3</sub>CO<sub>2</sub>)<sub>2</sub> CO<sub>2</sub> H<sub>2</sub>O 4 CH<sub>3</sub>COOH مع معادن الكربونات في الصخور الكربونية يؤدي إلى 2 CO<sub>2</sub> H<sub>2</sub>O 2 Ca(CH<sub>3</sub>CO<sub>2</sub>)<sub>2</sub> Mg(CH<sub>3</sub>CO<sub>2</sub>)<sub>2</sub> 2 CaMg(CO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> HCOOH CaCO<sub>3</sub> Ca(HCO<sub>2</sub>)<sub>2</sub> CO<sub>2</sub> H<sub>2</sub>O 4 HCOOH CaMg (CO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> Ca(HCO<sub>2</sub>)<sub>2</sub> Mg<sub>2</sub> 2 CO<sub>2</sub> 2 H<sub>2</sub>O 11 قد لا تكون الصخور الكربونية نقية ويمكن أن تتواجد معادن السيليكا مع معادن الكربونات الموجودة في الصخر . يجب معرفة نسبة الشوائب والمعادن الكربونية الموجودة في الصخور الكربونية مما يؤثر على تصميم حجم الحمض وعمق اختراق الحمض . وهي معادلة تجريبية ، يستخدم في النموذج رقم سعة الحمض : NAC . حجم الحمض المطلوب لكل وحدة سمك : v / h : الحجمي لحساب حجم الحمض المطلوب : حيث ، بدون أبعاد يمكن أيضاً تحديد جزء الصخر الذي يذوب بواسطة الحمض في العينة الأساسية باستخدام المعادلة : هو عدد أحجام المسام التي تم ملؤها أو حقنها بالحمض عند اختراق الثقوب الدودية عند نهاية العينة الأساسية . رسم تخطيطي لنظام الغمر الأساسي يوضح الجدول 3.4 .