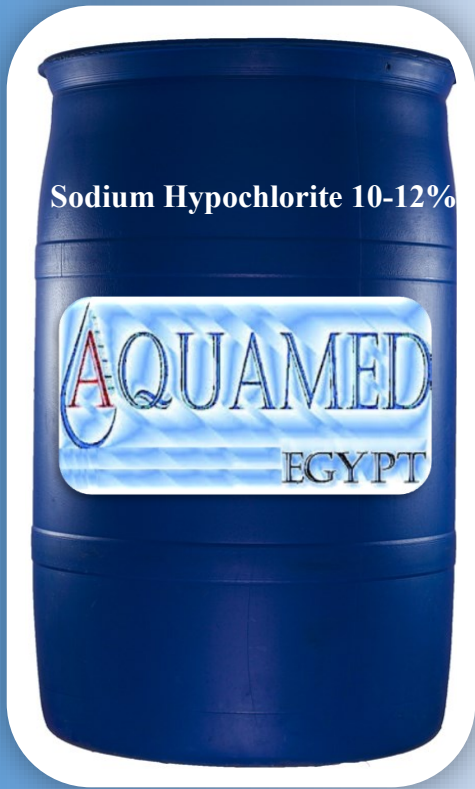


هو مركب كيميائي صيغته الكيميائية NaClO ويمكن أن يصنف أيضاً كأحد أملاح الصوديوم لحمض الهيبوكلوريك . يعرف عادة باسم المبيض عند إذابته في الماء. ي الواقع

هيبوكلوريت الصوديوم يختلف عملياً وكيميائياً عن الكلور. يستخدم مركب هيبوكلوريت الصوديوم كمطهر أو كعامل مبيّض.

يعرف تحت كلوريت الصوديوم باسم ماء جافيل، أو جافيل فقط، اكتشفه الكيميائي الفرنسي كلود لوي برتوليه سنة ١٧٨٩ وأسماه "ماء جافيل". "Eau de Javel"



Sodium Hypochlorite 10-12%

التحضير

أكثر طريقة شائعة للتحضير هي بمعالجة محلول هيدروكسيد الصوديوم بغاز الكلور



كما يمكن الحصول عليه من التحليل الكهربائي لمحلول مركز من كلوريد الصوديوم في خلايا تحليل لا تحوي حجاب (diaphragm) أو غشاء

(membrane) وذلك لفصل نواتج التحليل بين قطبي الخلية كما هو الحال في تحضير هيدروكسيد الصوديوم. تعمل هذه الخلايا عند درجات

حرارة منخفضة وبمحاليل معتدلة تقريبا.

Sodium Hypochlorite, Javel Water

Antiformin

Bleach

Chloride of soda

In dilution:

Carrel-Dakin solution

Modified Dakin's solution

Surgical chlorinated soda solution

المواصفات الفنية

NaClO
٧٤,٤٤٢ غم/مول
الاصفر-المخضر صلب ((pentahydrate))
chlorine-like and sweetish
١,١١ غم/سم^٣
١٨ °س، ٢٩١ °ك، ٦٤ °ف
١٠١ °س، ٣٧٤ °ك، ٢١٤ °ف
٢٩,٣ غم/١٠٠ مليلتر (٠ °س)
٧<

الصيغة الجزيئية

الكتلة المولية

المظهر

الرائحة

الكثافة

نقطة الانصهار

نقطة الغليان

الذوبانية في الماء

حموضة (pK_a)

مكعب ١٠٠٠ لتر

