



عبارةً عن مادّةٍ كيميائيّةٍ عديمة الرائحة وبيضاء اللون، وهي عبارة عن محلول صودا كاوية في ماء قلوي، وهي شديد التآكل، ولها العديد من الاستعمالات والتطبيقات في العديد من الصناعات

إنّ هيدروكسيد الصوديوم ذو الصيغة الكيميائية NaOH هو نفس الصودا الكاوية وهو أحد أكثر المواد الكيميائية المستخدمة على نطاقٍ واسعِ في الصناعات الإنتاجيّة، ويرجع استخدام الصودا الكاوية في الصناعات المختلفة إلى الخصائص القلوية وإلى قدرته على إذابة الدهون كذلك، بحيث إنّه في بعض الحالات، يشار إلى هذه المادة الكيميائية باسم مزيل الشحوم أو مانع الشحوم الصناعي، تقدّر انحلاليّة ال<mark>صوداً الكاوية في ١٠٠ ملي ليتر من الماء عند درجة</mark> حرارة ٢٠ درجة مئوية بـ ١١١ غرام، وطبعًا كلّما زادت درجة الحرارة، زادت قابلية ذوبان



Phone: +2033089936-+201204010451

Fax: +2033089937 Hotline: +201005289329

www.aquamedegypt.com

Email: medhat@auamedegypt.com

أمًا الصناعات التي تستخدم الصودا الكاوية، فهي تشمل ما يلي:

- الصودا الكاوية في صناعة الصباغة
- الصودا الكاوية في إنتاج الكرتون والورق
- الصودا الكاوية في صناعة الجلد والنسيج
- الصودا الكاوية في الصناعات النفطيّة والغازيّة والبتروكيماويّة
- الصودا الكاوية في تحييد الأحماض وفي صناعة البطاريّات
- الصودا الكاوية في إنتاج مزيلات الشحوم وسائر الصناعات المرتبطة بذلك
- الصودا الكاوية في الصناعات الغذائية وصناعة الحليب وصناعة المعلّبات
- الصودا الكاوية في صناعة المرطّبات، وفي مصانع السكّر، وفي مصانع الزيوت
- الصودا الكاوية في صناعة الدواء، وفي صناعة الكحول ومستحضرات التجميل
- الصودا الكاوية في الصناعات المعدنيّة، وفي إنتاج الزجاج، والألمونيوم، والجلفنة والطلاء

## هيدروكسيد الصوديوم (صودا كاوية) ٨٤٠٠٥%



## المواصفات العامة

الأسماء الأخرى

الصبغة الكيميائية

المو اصفات الماديّة

صنف المنتج

عملية الإنتاج

التفاعلات

كيفية الحفظ

## المواصفات الفنية

الكتلة المولية

الكثافة

درجة الذوبان

در جة الغلبان

انحلاليّته في الماء

الأبو نات الأخرى

الشاردات الهابطة الأخرى

السائل الحارق - الصودا القاويّة - هيدرات الصوديوم - هيدروكسيد الصوديوم

NaOH

سائل لا لون له، فاتح، وليس له رائحة

صناعي

<mark>سائل مس</mark>تقرّ ، و يُمكن لهذه المادّة أن تنحلّ في الماء ، و في الإيثانول و الميثانول و الغليسرين بنسبة متساوية

تُنتج في عمليّة التحليل الكهربائي لكلوريد الصوديوم، فيتمّ إنتاج هيدروكسيد الصوديوم بالإضافة إلى الكلور أيضًا.

ينبغي التقليل من اتصالها بالهواء إلى أدنى حدّ، والتقليل من الاتصال المباشر بالمعادن التي تحتوي على الحديد يزيد من عمر تخزين هيدروكسيد الصوديوم

49,9971 g.mol-1

1,17 g/cm3

TIN °C

1. TAA °C

٤١٨ g/L (0 °C)

بيكبريتيد الصوديوم

هيدر وكسيد السيزيوم، و هيدر وكسيد الليثيوم، و هيدر وكسيد البوتاسيوم، و هيدر و كسيد الروبيديوم



مكعب ١٠٠٠ لتر

