

# NATRIUMHYPOCHLORIT (WÄSSRIGE LÖSUNG)

<b>CHEMISCHE BEZEICHNUNG</b>	Natriumhypochlorit
<b>NUMER CAS</b>	7681-52-9
<b>TECHNISCHE ANFORDERUNGEN</b>	<p>Äußeres Erscheinungsbild.....leichtgelbe durchsichtige Flüssigkeit</p> <p>Aktivchlor, g/l..... min. 150 PN-EN 901/ LA/2118*</p> <p>NaOH+Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> umgerechnet pro NaOH, g/l **, g/l.....max. 20 BN-87/6016-53</p> <p>Eisen **, g/l.....max. 0,05 LA/2071* / ICP</p>

\* Die Methode ist auf Anfrage erhältlich

\*\* Garantierter Parameter

<b>INFORMATIONEN ANGABEN</b>	<p>Molekulargewicht.....74,42 g/mole</p> <p>Löslichkeit im Wasser.....unbegrenzt</p> <p>Andere Lösungsmittel.....alkalien</p> <p>Dichte bei 20 °C.....1,2 g/ml</p> <p>Geruch.....charakteristischer, erstickend</p> <p>Gefriertemperatur.....unter -20 °C</p> <p>Zersetzungstemperatur.....bei 25 °C wird Sauerstoff freigesetzt bei 35 °C wird Chlor freigesetzt</p>
------------------------------	---

**ANWENDUNG**

Natriumhypochlorit weist eine sehr starke biozide Wirkung auf. Es wird hauptsächlich für die Pool-Entkeimung, die Desinfizierung von Wasserentnahmen und die Wasseraufbereitung genutzt. Aufgrund seiner oxidierenden Eigenschaften wird das Produkt in der Chemieindustrie als Oxidationsmittel organischer Produkte in der chemischen Synthese, u. a. von Halbprodukten für die Pharmaindustrie, verwendet. Tagtäglich begegnet man diesem Produkt in Form von handelsüblichen Bleichmitteln zum Waschen von Textilien. Natriumhypochlorit bildet in Verbindung mit NaOH eine hochentkeimende und hochätzende Verbindung – Antiformin, das in der Zahnheilkunde zum Spülen von Zahnkanälen verwendet wird. In 70%iger Konzentration nutzt man es als antiseptische Flüssigkeit.