

## PODCHLORYN SODOWY (ROZTWÓR WODNY)

<b>NAZWA CHEMICZNA</b>	Chloran (I) sodu
<b>NUMER CAS</b>	7681-52-9
<b>WYMAGANIA TECHNICZNE</b>	Wygląd zewnętrzny.....ciecz przezroczysta, lekko żółta Chlor aktywny, g/l.....min. 150 PN-EN 901/ LA/2118* NaOH+Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> wp. na NaOH**, g/l.....max. 20 BN-87/6016-53 Żelazo**, g/l.....max. 0,05 LA/2071* / ICP  * Metodę udostępnia się na życzenie odbiorcy ** Parametr gwarantowany
<b>DANE OGÓLNE</b>	Masa molowa.....74,42 g/mol Rozpuszczalność w wodzie.....nieograniczona Inne rozpuszczalniki.....alkalia Gęstość (20 °C).....1,2 g/ml Zapach.....charakterystyczny, chlorowy Temperatura krzepnięcia.....poniżej -20 °C Temperatura rozkładu..... przy 25 °C wydziela się tlen przy 35 °C wydziela się chlor
<b>ZASTOSOWANIE</b>	Podchloryn sodowy wykazuje bardzo silne działanie biobójcze. Jego głównym zastosowaniem jest więc odkażanie basenów, dezynfekcja ujęć wody i jej uzdatnianie do spożycia. Produkt ze względu na właściwości utleniające jest używany w przemyśle chemicznym jako utleniacz produktów organicznych w procesie syntezy chemicznej, m.in. produkcji półproduktów stosowanych w przemyśle farmaceutycznym. W codziennym życiu stykamy się z nim w postaci dostępnych na rynku wybielaczy do prania tekstyliów. Podchloryn sodu w połączeniu z NaOH tworzy silnie odkażający i żrący związek – antyforminę, która stosowana jest w stomatologii do przepłukiwania kanałów zębowych. W stężeniu 70% stosowany jest jako płyn antyseptyczny.