

# ГИПОХЛОРИТ НАТРИЯ (ВОДНЫЙ РАСТВОР)

<b>ХИМИЧЕСКОЕ НАЗВАНИЕ</b>	Хлорат (I) натрия
<b>НОМЕР CAS</b>	7681-52-9
<b>ТЕХНИЧЕСКИЕ ТРЕБОВАНИЯ</b>	<p>Внешний вид.....прозрачная жидкость, слегка желтая</p> <p>Активный хлор, г/л.....мин. 150 PN-EN 901/ LA/2118*</p> <p>NaOH+Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, как NaOH**, г/л.....макс. 20 BN-87/6016-53</p> <p>Железо **, г/л.....макс. 0,05 LA/2071* / ICP</p> <p>* Метод доступен по запросу ** Гарантированное значение</p>
<b>ОБЩИЕ ДАННЫЕ</b>	<p>Молекулярная масса.....74,42 г/моль</p> <p>Растворимость в воде.....неограниченная</p> <p>Другие растворители.....щелочи</p> <p>Плотность при 20°C,.....1,2 г/мл</p> <p>Запах.....характерный, удушающий</p> <p>Температура замерзания.....ниже -20 °C</p> <p>Температура разложения.....при 25°C выделяется кислород при 35°C выделяется хлор</p>
<b>ПРИМЕНЕНИЕ</b>	<p>Гипохлорит натрия обладает очень сильным биоцидным действием. Основное применение – дезинфекция бассейнов, дезинфекция водозаборов и обработка воды для потребления. Благодаря своим окислительным свойствам, продукт используется в химической промышленности в качестве окислителя органических продуктов в процессе химического синтеза, производства полупродуктов, используемых в фармацевтической промышленности. В повседневной жизни находится в виде коммерчески доступного текстильного отбеливателя. Гипохлорит натрия в сочетании с NaOH образует сильнодействующее дезинфицирующее и коррозионное соединение, используется в стоматологии для полоскания зубных каналов. При концентрации 70% он используется в качестве антисептической жидкости.</p>