

[次亜塩素酸ナトリウム] (Sodium Hypochlorite)

名称	次亜塩素酸ナトリウム（別名）次亜塩素酸ソーダ	
化学式	NaClO（分子量74.44）	
種類	液体（有効塩素12～13%、希釈品として有効塩素6%他もあり）	
法規・規格	日本水道協会 JWWA K120(水道用) 食品添加物公定書	
物性	外観・状態	液体：無色透明（有効塩素12～13%）
	臭い	強い塩素臭あり
	比重	1.17（有効塩素12%）
	pH	12.5（有効塩素12%以上）
	腐食性	金属類・天然繊維類のほとんどのものを侵す
	爆発性	不燃性で爆発性無し
	引火性	引火性無し
	分解反応	* 常温で不安定、貯蔵中にも自然分解し、紫外線及び温度が上昇すると分解が促進される * PAC・硫酸・塩酸など酸性物質と混合すると多量の塩素ガスが発生し危険である
	水への溶解度	水に溶けやすく、メタノール・エタノールにも混和する
	荷姿	ポリ缶(5・20kg)、バッグインボックス(10・20kg)、樹脂ドラム缶(200kg)およびタンクローリーによる輸送
水処理での用途	水の消毒	
人体への影響	皮膚に長時間接触すると刺激作用があり、皮膚炎・湿疹につながる。眼に入ると角膜が侵され失明の恐れあり	
応急処置	皮膚に付着した場合→直ちに付着した衣類や靴を脱ぎ、皮膚をシャワーか流水で洗淨し、刺激があるときは医師の診察を受ける 眼に入った場合→清水で15分以上洗淨し、眼科医の処置を受ける 飲み込んだ場合→少量の場合、口をすすぎ、うがいをする 多量の場合、直ちに医師の診断を受けること	
取扱上の注意	保護手袋、保護メガネ・ゴーグルで防護する	
保管上の注意	* 直射日光を避け換気の効いた冷暗所に保管のこと * 長期間貯蔵すると有効塩素濃度が下がるので早い目に使い切ること	
漏洩時の処置	* 漏洩エリアを遮断し、風上から作業、容器に収容できない漏洩物は不燃物である土砂などに吸着させ回収 * 漏洩場所は亜硫酸ソーダ水溶液を散布して次亜塩素酸ナトリウムを分解し、大量の水で洗い流す	