

【次亜塩素酸ソーダ】

名 称	1 化学名	次亜塩素酸ソーダ(Sodium hypochlorite)
	2 化学式	NaOCl 又は NaClO (分子量74.45)
	3 別 名	次亜塩素酸ナトリウム, クロロトロン液, 漂白液, デーキン氏液, ラバラック氏液
法 規 ・ 規 格		<ul style="list-style-type: none"> *労働安全衛生法；施行令別表1危険物(酸化性のもの) *食品添加物公定書 *水道用；JWWA K120
物 理 性 質	(1) 外観・状態	無色透明な液体(有効塩素12～13%)
	(2) 臭	強い塩素臭あり
	(3) 比重・pH	1.17(有効塩素12%)、pH12.5(有効塩素12%以上)
化 学 的 性 質	(1) 腐食性	金属類・天然繊維類のほとんどのものを腐食する。
	(2) 爆発性	不燃性で爆発性は無し
	(3) 引火性	引火性無し
	(4) 分解反応	<ul style="list-style-type: none"> *常温でも不安定で保存中にも自然分解し、紫外線により又、温度が上昇すると分解は促進される。 *液中にFe・Co・Ni・Mn・Cu等の重金属及びその塩類が存在すると分解が促進される。 *PAC・硫酸・塩酸等酸性物質と混合すると塩素ガスを発生する。
人 体 へ の 影 響		液が長時間皮膚に接触すると刺激作用があり、皮膚炎・湿疹を生ずる。目に入ると角膜が侵され失明の恐れあり。
応 急 処 置	(1)皮膚に接触した場合→すぐに多量の水で洗い流す。	
	(2)目に入った場合→すぐに多量の水で15分間以上洗い流した後、直ちに眼科医に見せ処置してもらう。	
	(3)飲み込んだ場合→清水を飲ませて吐かせ、すぐに医師の処置を受ける。	
取 扱 上 の 注 意		腐食性があるので取り扱う際には耐薬品用ゴム手袋・保護眼鏡等の保護具を着用のこと。
保 管 上 の 注 意		<ul style="list-style-type: none"> *直射日光を避け、冷暗所に保管のこと。 *有効塩素量は経時変化により減少するので長期間(30日以上)の保管は避ける。 *保管中は保管場所の換気を十分に行う。
漏れた場合の処置		<ul style="list-style-type: none"> *多量の水で洗い流す。 *排出する際には、チオ硫酸ソーダで中和し排出のこと。