

## [水酸化ナトリウム] (Sodium Hydroxide)

名称	水酸化ナトリウム (別名) 苛性ソーダ
化学式	NaOH (分子量40.0)
種類	液体(濃度10~48%)および固体(結晶または粉末)
法規・規格	JIS K1200(工業用)、JIS K8576(試薬)、日本水道協会 JWWA K122(水道用) 食品添加物公定書(結晶または粉末) 毒物劇物取締法：劇物 (水酸化ナトリウムを5w/w%を超えて含有する場合) 労働安全衛生法：水酸化ナトリウムを1%以上含有する場合 危険物および有害物として通知・表示対象物、腐食性液体 海洋汚染防止法：有害液体物質
物性	外観・状態 液体：無色透明、48%溶液の場合10°C前後で結晶化する 固体：白色の結晶または粉末で潮解性が強い 臭い 特に無し 比重 液体：1.26(24%、20°C)、1.51(48%、20°C) 固体：0.93 pH 13以上(強アルカリ性) 腐食性 亜鉛、アルミニウム、スズ、鉛などに腐食性を示す 爆発性 不燃性で爆発性無し 引火性 引火性無し 分解反応 酸と激しく反応する、アンモニウム塩と反応しアンモニアを生成、リン化合物と反応しリン化水素(有毒・可燃性ガス)を発生 水への溶解度 水・エタノールに混和する
荷姿	ポリ缶(20・25kg)、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	pH中和・調整剤、イオン交換樹脂の再生剤
人体への影響	生体組織を腐食する性質が極めて強く、皮膚を通して浸透し骨を溶かしたり、眼に入ると失明の恐れあり
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、皮膚を多量の水で洗浄し、医師の処置を受ける 眼に入った場合→流れの弱い清水で15分以上洗浄し、眼科医の処置を受ける 飲み込んだ場合→無理に吐かせず、口をすすぎ、医師に連絡する
取扱上の注意	薬品用手袋、保護メガネ・ゴーグル、呼吸用保護具(防塵マスクなど)で防護する
保管上の注意	*直射日光・湿気を避け容器を密閉して、換気の良く効いた場所に保管のこと
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雑巾・ウェス・砂などに吸着させ回収し希硫酸や希塩酸などで中和後廃棄 *漏洩場所は薄い酸を塗布して中和後、多量の水で洗い流す