

【硝 酸】

名称	1 化学名	硝酸 (Nitric acid)
	2 化学式	HNO_3 (分子量 63.2)
法規・規格		* 消防法；危険物第6類
		* 毒・劇物取締法；第2条別表第2劇物
		* 労働安全衛生法；施行令別表第3第3類分類
		* 海洋汚染防止法；施行令別表第1有害液体物質
		* その他；危規則，航空法，港則法
		* 工業薬品 JIS-K 1308
物理的性質	(1) 外観・状態	無色透明又は帯黄色の発煙性の液体
	(2) 臭い	窒息性臭気
	(3) 比重	1.502
化学的性質	(1) 腐食性	強酸性で白金を除くほとんど全ての金属を腐食する。
	(2) 爆発性	多くの有機化合物と反応し、火災や爆発の危険性有り。
	(3) 引火性	特に無し
	(4) 分解反応	加熱すると分解し有毒なヒュームを生成。 光に当たると一部分解する。
人体への影響		皮膚、目、及び粘膜に激しい薬火傷を起こす。 歯牙酸食を起こす。 吸入により呼吸器を刺激し肺水腫を起こすことがある。
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→すぐに流水で洗い流した後、直ちに眼科医に見せ処置を受ける。	
	(3) 飲み込んだ場合→ただちに多量のぬるま湯、微温食塩水、牛乳等飲ませた後、生卵白を飲ませ、すぐに医者処置を受ける。	
貯蔵上の注意		* 取扱いの際には酸性ガス用防毒マスク又は送気マスク、保護メガネ、保護前掛、労働衛生保護手袋、保護長靴着用。 * 容器は密閉して保存。
漏れた場合の処置		* 多量の水で洗い流す。 * 可燃物を漏洩物から離す。 * こぼれたものには触れない。 * 排出する際には、徐々にソーダ灰又は消石灰の溶液を加えて中和し、多量の水で希釈して処理する。 消石灰の場合は上澄液のみを流す。