

【硫 酸】

名 称	1 化学名	硫酸(Sulfuric Acid)
	2 化学式	H_2SO_4 (分子量 98.08)
	3 別 名	緑バン油
法規・規格		* JIS K1321-94 ASTM E22368 食品添加物公定書
物 理 性 質	(1) 外観・状態	常温で無色、濃度の高いものは油状
	(2) 臭 い	特に無し
	(3) 比重・pH	1.55(65%, 25℃) 1.83(98%, 15℃)
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。但し希硫酸は鉄などと反応して爆発の危険性あり。
	(4) 分 解 反 応	水を加えると発熱、飛散して危険である。
人 体 へ の 影 響		濃硫酸は脱水作用が非常に強い。皮膚に触れると重傷の薬症を負う。
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。中和してはならない。	
	(2) 目に入った場合→すぐに多量の水で洗い流す。眼科医に見せ処置してもらう。	
	(3) 飲み込んだ場合→少量なら多量清水を飲ませる。すぐに医者処置を受ける。	
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すること。
保 管 上 の 注 意		* 直射日光を避け、冷暗所に保管のこと。
		* 開封のまま放置しないこと。
		* 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		徐々に石灰乳などの中和剤を加え中和させた後、多量の水で洗い流す。