

【塩 酸】

名 称	1 化 学 名	塩酸(Hydrochloric Acid)
	2 化 学 式	HCl(分子量36.5)
	3 別 名	塩化水素酸(Chlorochloric Acid)
法 規 ・ 規 格	工業用JIS K11310-59、ISO R908, 909、食品添加物公定書	
物 理 性 質	(1) 外 観 ・ 状 態	常温で無色または黄帯色。 湿った空気で発煙する。
	(2) 臭 い	強い塩素刺激臭有り
	(3) 比 重	1.15 (35%, 25℃)
化 学 的 性 質	(1) 腐 食 性	強酸性を呈する。
	(2) 爆 発 性	特に無し。
	(3) 引 火 性	特に無し。
	(4) 分 解 反 応	爆発性も引火性もないが、金属を侵し、水素を発生。その水素が空気と混合して爆発を起こす事がある。
人 体 へ の 影 響	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。	
	(2)目に入った場合→すぐに多量の水で洗い流した後、直ちに眼科医に見せる。	
	(3)飲み込んだ場合→大量の水を飲ませる早急に医師の処理を受ける。	
貯 蔵 上 の 注 意	*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。	
	*水分を吸わないよう、容器は密閉して保存。	
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。	