

## [塩酸] (Hydrochloric Acid)

名称	塩酸（別名）塩化水素、塩化水素酸
化学式	HCl（分子量36.5）
種類	液体(濃度35～37%)
法規・規格	JIS K8180（試薬） 食品添加物公定書 毒物劇物取締法：劇物（塩化水素10%を超えて含有する場合） 労働安全衛生法：危険物および有害物として通知・表示対象物、 特定化学物質等障害予防規則第三類物質、腐食性液体 海洋汚染防止法：有害液体物質
物性	外観・状態 常温で無色または淡黄色で透明、空気中で発煙する 臭い 強い塩素刺激臭あり 比重 1.15(35%、25°C) pH 0.1以下（強酸性） 腐食性 腐食性、酸化性が強く、金属類を腐食する 爆発性 不燃性で爆発性無し 引火性 引火性無し 分解反応 金属を腐食させ水素を発生、その水素ガスが火災・爆発の基となる 水への溶解度 水、エタノールに混和
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	皮膚・目に触れると重篤な薬傷・損傷を負う 吸い込むと呼吸器系に障害を及ぼす
応急処置	皮膚に付着した場合→すぐに汚染された衣類を脱ぎ、シャワーまたは多量の流水で洗い流し、医師に連絡する 眼に入った場合→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、医師に連絡する
取扱上の注意	全身化学防護服を着用し、酸薬品用手袋、保護メガネ・ゴーグル、酸性ガス用防毒マスク、呼吸用保護具で防護する
保管上の注意	*直射日光を避け容器を密閉して換気の良く効いた冷暗所に保管のこと *貯蔵場所での塩素ガスの発生により金属が腐食するのでガススクラバーなどの設置が好ましい
漏洩時の処置	*漏洩エリアを遮断し、風上から作業、プラスチック容器に漏洩物を收容、收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アルカリで中和後廃棄 *漏洩場所はアルカリ液を塗布して中和後、多量の水で洗い流す