





# 国际化学品安全卡

氯化氢		ICSC编号: 0163	
CAS登记号: 7647-01-0 RTECS号: MW4025000 UN编号: 1050 EC编号: 017-002-00-2 中国危险货物编号: 22022 分子量: 36.5		中文名称: 氯化氢; 无水氯化氢; 无水盐酸 (钢瓶) 英文名称: HYDROGEN CHLORIDE; Anhydrous hydrogen chloride; Hydrochloric acid, anhydrous (cylinder) 化学式: HCl	
危害/接触类型	急性危害/症状	预防	急救/消防
火灾	不可燃。		周围环境着火时, 允许使用各种灭火剂。
爆炸			着火时, 喷雾状水保持钢瓶冷却。
接触		避免一切接触!	一切情况下均向医生咨询!
# 吸入	腐蚀作用, 灼烧感, 咳嗽, 呼吸困难, 气促, 咽喉痛。症状可能推迟显现。(见注解)。	通风, 局部排气通风或呼吸防护。	新鲜空气, 休息, 半直立体位。必要时进行人工呼吸, 给予医疗护理。
# 皮肤	与液体接触: 冻伤。腐蚀作用, 严重皮肤烧伤, 疼痛。	保温手套, 防护服。	先用大量水冲洗, 然后脱去污染的衣服并再次冲洗, 给予医疗护理。
# 眼睛	腐蚀作用, 疼痛, 视力模糊, 严重深度烧伤。	护目镜或眼睛防护结合呼吸防护。	先用大量水冲洗几分钟(如可能易行, 摘除隐形眼镜), 然后就医。
# 食入			
泄漏处置	撤离危险区域! 向专家咨询! 通风。喷洒雾状水去除气体。个人防护用具: 全套防护服包括自给式呼吸器。		
包装与标志	T符号 C符号 R: 23-35 S: 1/2-9-26-36/37/39-45 联合国危险性类别: 2.3 联合国次要风险等级: 8 中国危险性类别: 第2.2类 不燃气体 中国危险货物包装标志: 5		
应急响应	运输应急卡: TEC(R)-20S1050 美国消防协会法规: H3 (健康危险性); F0 (火灾危险性); R1 (反应危险性)		
储存	与可燃物质和还原性物质、强氧化剂、强碱、金属分开存放。保存在通风良好的室内。阴凉场所。干燥。		

# 国际化学品安全卡

ICSC编号: 0163	氯化氢
重要数据	<p><b>物理状态、外观:</b> 无色压缩液化气体, 有刺鼻气味。</p> <p><b>物理危险性:</b> 气体比空气重。</p> <p><b>化学危险性:</b> 水溶液是一种强酸, 与碱激烈反应, 有腐蚀性。与氧化剂激烈反应, 生成有毒氯气 (见卡片# 0126)。有水存在时, 浸蚀许多金属。</p> <p><b>职业接触限值:</b> 阈限值: 2ppm (上限值); A4 (不能分类为人类致癌物) (美国政府工业卫生学家会议, 2004年)。最高容许浓度: 2ppm, 3mg/m<sup>3</sup>; 最高限值种类: I (2); 妊娠风险等级: C (德国, 2004年)。</p> <p><b>接触途径:</b> 该物质可通过吸入吸收到体内。</p> <p><b>吸入危险性:</b> 容器漏损时, 迅速达到空气中该气体的有害浓度。</p> <p><b>短期接触的影响:</b> 液体迅速蒸发可能引起冻伤。该物质腐蚀眼睛、皮肤和呼吸道。吸入高浓度气体可能引起肺炎和肺水肿, 导致反应性呼吸道功能障碍综合征 (RADS) (见注解)。影响可能推迟显现。需进行医疗观察。</p> <p><b>长期或反复接触的影响:</b> 该物质可能对肺有影响, 导致慢性支气管炎。该物质可能对牙齿有影响, 造成腐蚀。</p>
物理性质	<p><b>沸点:</b> -85℃</p> <p><b>熔点:</b> -114℃</p> <p><b>密度:</b> 1.00045g/l (气体)</p> <p><b>水中溶解度:</b> 30℃时67g/100ml</p> <p><b>蒸气相对密度 (空气=1):</b> 1.3</p> <p><b>辛醇/水分配系数的对数值:</b> 0.25</p>
环境数据	
注解	<p>工作接触的任何时刻都不应超过职业接触限值。肺水肿症状常常经过几个小时以后才变得明显, 体力劳动使症状加重。因而休息和医疗观察是必要的。应当考虑由医生或医生指定的人立即采取适当喷药治疗法。不要向泄漏钢瓶上喷水 (防止钢瓶腐蚀)。转动泄漏钢瓶使漏口朝上, 防止液态气体溢出。其他UN 编号: 2186 (冷冻液体), 危险性类别: 2.3, 次要风险等级: 8; UN 编号: 1789 (盐酸), 危险性类别: 8; 包装级别: II或III。水溶液可能含有高达38%的氯化氢。</p>
附加资料	编制/更新日期: 2005年4月
<p><b>IPCS</b> International Programme on Chemical Safety</p>	   
本卡片由IPCS和EC合作编写 © 2002	
法律声明: EC或者IPCS或者代表两个组织工作的任何人对本卡片信息的使用不负责任。	