塩化水素

Hydrogen chloride

HCI

1. 別 名

塩酸ガス 無水塩酸 液化塩化水素

2. 性質

気体(発煙性) 無色 強い刺激臭

● 分子量; 36.46● 比重; 1.3 (気体)

● 溶解性; 易(20℃ 71.9g/100g水)● 許容濃度; 日本2ppm(最大許容濃度)米国2ppm(STEL 天井値)

3. 危険性 有害性

可燃性・爆発性;塩化水素自体には,爆発性がない。 金属を浸して水素を発生し、この水素が空気と混合し て爆発を起こすことがある。

人体への影響;高濃度の塩化水素にばく露すると、まず上部気道に刺激を受け、吸入が続くと鼻炎・こう頭炎・気管支炎・あるいは肺炎を起こす。 慢性の障害は、歯牙酸食症・胃腸障害・酸血症などである。

濃度と作用

濃度〔ppm〕	作用用
0.5~1	強い刺激を感じる
5	上部気道に刺激があり不快感が強い
10	鼻への刺激が強く30分以上は耐えら
	れない
50	短時間耐えられる限界
1,000	短時間で生命危険となる

4. 他の分析方法

イオン電極法,吸光光度法(チオシアン酸第二水銀法) イオンクロマトグラフ法 [NIOSH]

5. 用途及び発生場所

医薬・染料中間体・無機塩化物の製造,可塑剤原料の製造,塩化ビニル・塩化メチルの製造

6. 関係法令

安衛法 (腐食性液体、リスクアセスメントを実施すべき危険有害物)

安衛令(名称等を表示・通知すべき危険有害物) 特化則

労働基準法 (疾病化学物質)

毒劇法 (劇欝)

大気法 (特定物質)

海洋汚染防止法(有害液体物質(Z類物質))

船舶安全法 (高圧ガス)

航空法 (輸送禁止)

輸送上の注意 (国連番号1050, クラス2.3, 副次危険8)

7. 検知管の適用

