碘酸安全说明书

第一部分 化学品及企业标识

中文名 : 碘酸

英文名 : iodic acid

分子式 : HIO 3

相对分子质量 ： 175.91

CAS 号： 7782-68-5

危险性类别： 第 5.1 类酸性腐蚀品化学类别： 无机酸

第二部分 主要组成与性状

主要成分： 纯品

外观与性状： 无色斜方结晶或有光泽的白色结晶。主要用途： 用作分析试剂、制造药物等。

第三部分 健康危害

侵入途径： 吸入、食入、经皮吸收。

健康危害 ： 对眼、粘膜、皮肤和上呼吸道有刺激性。

第四部分 急救措施

皮肤接触： 立即脱去被污染的衣着，用肥皂水和清水彻底冲洗皮肤。眼睛接触： 提起眼脸，用流动清水或生理盐水彻底冲洗。就医。

吸入： 迅速脱离现场至空气新鲜处。保持呼吸道通畅。如呼吸困难，给输氧。如呼吸停止，立即进行人工呼吸。就医。

食入： 饮足量温水，催吐。就医。

第五部分 燃爆特性与消防

燃烧性 ： 不燃 闪点（℃）： 无意义爆炸下限 （%）： 无意义 引燃温度 （℃）： 无意义爆炸上限 （%）： 无意义 最小点火能 (mJ)： 无意义最大爆炸压力 (Mpa)： 无意义

危险特性： 强氧化剂。与易燃物硫、磷、有机物、还原剂接触，能发生化学反应，甚至引起燃烧。

灭火方法： 喷水冷却容器，可能的话将容器从或火场移至空旷处。灭火剂：雾

状水、砂土。在火场中与可燃物混合回爆炸，消防人员须在有防爆掩蔽处操作。切勿将水流直接射至熔融物，以免引起严重的流淌火灾或引起居烈的沸溅。

第六部分 泄漏应急处理

隔离泄漏污染区， 严格限制出入。建议应急处理人员戴自吸过滤式防尘口罩， 穿一般作业工作服。不要直接接触泄漏物。勿使泄漏物与还原剂、有机物、易燃

物或金属粉末接触。小量泄漏：避免扬尘，小心扫起，收集转移至安全场所。大量泄漏：用塑料布、帆布覆盖、减少飞散。然后收集回收或运至废物处理场所处置。

第七部分 储运注意事项

储存于阴凉、干燥、通风仓间内。远离火种、热源。避光保存。保持容器密封。应与易燃、可燃物、还愿剂、硫、磷等分开存放。切忌混储混运。搬运时要轻装轻卸，防止包装及容器破坏。

第八部分 防护措施

车间卫生标准 ： 中国 MAC （ mg/m3） 前苏联 MAC （ mg/m3） 未制定标准未制定标准

 美国 TVL-TWA 未制定标准

 美国 TLV-STEL 未制定标准

检测方法：

工程控制： 生产过程密闭，加强通风。提供安全淋浴和洗眼设备。

呼吸系统防护： 可能接触其粉尘时， 应该佩戴头罩型电动送风过滤式防尘呼吸器。

眼睛防护： 呼吸系统防护中已作防护。

身体防护： 穿聚乙烯防毒服。

手防护： 戴橡胶手套。

其它： 工作现场禁止吸烟、进食和饮水。工作毕，淋浴更衣。保持良好卫生习惯。

第九部分 理化性质

熔点（℃）： 110（分解） 沸点（℃）： 无资料

相对密度 (水=1)： 4.63 相对密度 (空气=1)： 无资料

饱和蒸气压 (kPa)： 无资料

辛醇/ 水分配系数的对数值： 燃烧热 (kJ/mol) ： 无意义临界温度 （℃）： 临界压力 (MPa)

溶解性： 易溶于水，不溶于乙醇，无水乙醇、乙醚、乙酸、二硫化碳。

第十部分 稳定性和反应活性

稳定性： 稳定 聚合危害： 不聚合避免接触的条件： 光照

禁忌物： 强还原剂、醇类、易燃或可燃物。燃烧（分解）产物： 碘化氢。

第十一部分 毒理学资料

急性毒性：

LD 50 119mg/kg（小鼠腑腔内）；

LC 50

第十二部分 环境资料

无资料。

第十三部分 废弃

处置前应参阅国家和地方有关法规。中和、稀释后，排入下水道。

第十四部分 运输信息

危规号： 51515 UN 编 号 ：

包装分类： Ⅱ 包装标志： 11， 20

包装方法： 小开口塑料桶；螺纹口玻璃瓶、铁盖压口玻璃瓶、塑料瓶或金属桶

（罐）外木板箱；玻璃瓶、塑料桶外木板箱或半花格箱；塑料瓶、镀锡薄钢板桶外满底花格箱。

第十五部分 法规信息

《危险化学品安全管理条例》（国务院第 344 号令，自 2002 年 3 月 15 日起施行）， 针对化学危险物品的安全使用、 生产、储存、运输、装卸等方面均作了相应规定； 常用危险化学品的分类及标志（ GB13690-92）将该物质划为第 5.1 类氧化剂。

第十六部分 其它信息