化学品安全技术说明书

（SDS / MSDS）

第一部分　　化学品及企业标识

化学品中文名：氢氧化钾；苛性钾；苛性碱

化学品俗名：氢氧化钾；苛性钾；苛性碱

化学品英文名：Potassium hydroxide; Caustic potash; Lye

分子式：KOH　　分子量：56.11

CAS No.：1310-58-3

企业名称：长沙升阳化工材料有限公司

地址：长沙市雨花区雨花亭街道香樟路 819 号万坤图商业广场 1-1105

邮政编码：410000

企业电话：0731-84727377 / 82314908

传真：0731-89712522

应急咨询电话：0532-83889090（国家化学事故应急咨询专线）/ 0731-84727377

产品推荐及限制用途：用作化工生产的原料，也用于医药、染料、轻工等工业；广泛应用于碱性电池电解液、钾盐制造、皂化反应、食品添加剂（酸度调节剂）等。

第二部分　　危险性概述

GHS 类别：根据《化学品分类和标签规范》(GB 30000-2013)，该产品分类如下：

金属腐蚀物，类别 1

急性毒性-经口，类别 4

皮肤腐蚀/刺激，类别 1A

严重眼损伤/眼刺激，类别 1

危害水生环境-急性危害，类别 3

标签要素象形图：腐蚀、惊叹号

警示词：危险

危险性说明：可能腐蚀金属；吞咽有害；造成严重的皮肤灼伤和眼睛损伤；对水生生物有害。

预防措施：仅保存在原始容器中。不要吸入粉尘/烟雾/气体/雾/蒸汽/喷雾。处理后要彻底洗手。使用本产品时，请勿进食、饮水或吸烟。避免释放到环境中。戴防护手套/穿防护服/戴防护眼罩/戴防护面具。

事故响应：如误吞咽：漱口，不要诱导呕吐；如感觉不适，呼叫急救中心/医生。如皮肤（或头发）沾染：立即脱掉所有沾染的衣服，用水清洗皮肤/淋浴。如误吸入：将人转移到空气新鲜处，保持呼吸舒适体位。如进入眼睛：用水小心冲洗几分钟，如戴隐形眼镜并可方便地取出，取出后继续冲洗。立即致电解毒中心或医生。

安全储存：存放于干燥处，存放于密闭的容器中。仅保存在带有耐腐蚀内衬的耐腐蚀容器中。应与酸类、易燃或可燃物、二氧化碳、酸酐、酰基氯分开存放。
废弃处置：将内容物/容器处理到有资质的废物处理场所，依据国家和地方法规处置。中和、稀释后排入废水系统。高浓度对水生生物有害。
物理和化学危险：不燃。遇水和水蒸气大量放热，形成腐蚀性溶液。与酸发生中和反应并放热。
健康危害：本品有极强碱性和腐蚀性，其性质与烧碱相似。具强碱性及腐蚀性。可引起严重的皮肤灼伤和眼睛损伤。吸入可能刺激呼吸道。误服可引起消化道灼伤。中等毒，半数致死量（大鼠，经口）1230mg/kg。
环境危害：对水生生物有害。

第三部分　　成分／组成信息

物质：√　　混合物：□

主要危险组分	浓度	CAS No.
氢氧化钾	≥90.0%（固体）	1310-58-3

第四部分　　急救措施

皮肤接触：立即脱去污染的衣着，用大量流动清水冲洗至少 15 分钟，就医。
眼睛接触：立即分开眼睑，用流动清水或生理盐水彻底冲洗至少 15 分钟。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：用水漱口，禁止催吐，给饮牛奶或蛋清，就医。
对保护施救者的忠告：根据需要使用个人防护设备，避免直接接触。
对医生的特别提示：对症处理。
医疗护理和特殊的治疗：皮肤/眼部灼伤用大量清水冲洗后送医，禁用酸性中和剂直接接触灼伤面。

第五部分　　消防措施

灭火剂：本品不燃。周围着火时用雾状水、砂土、各种灭火器扑救。
特别危险性：本品不会燃烧，遇水和水蒸气大量放热，形成腐蚀性溶液。与酸发生中和反应并放热。具有强腐蚀性。氢氧化钾吸收了水分，能点燃临近的物质。蒸气比空气重，易在低处聚集。
灭火注意事项及防护措施：消防人员须穿戴全身耐酸碱消防服、佩戴空气呼吸器灭火。尽可能将容器从火场移至空旷处。喷水保持火场容器冷却，直至灭火结束。

第六部分　　泄漏应急处理

作业人员防护措施、防护装备和应急处置程序：隔离污染区域，切断泄漏源。应急处理人员应穿耐碱防化服，戴耐碱手套、防护眼镜和防毒口罩。严禁直接接触泄漏物。
环境保护措施：防止泄漏物进入水体、下水道，以免污染环境。

泄漏后的消除方法：少量泄漏：用大量水冲洗，中和后稀释排入废水系统。大量泄漏：构筑围堤收容，用泵转移至专用收集器，回收或运至废物处理场所。
防止发生次生危害的预防措施：收集泄漏物，装置密闭，现场设置冲淋洗眼设施，防止次生事故。

第七部分　　操作处置与储存

操作处置：密闭操作，全面通风。操作人员必须经过专门培训，严格遵守操作规程。建议操作人员佩戴防尘面具/防护面罩，穿连衣式耐酸碱服，戴橡胶耐酸碱手套。避免产生粉尘，避免与酸类、易燃可燃物接触。搬运时要轻装轻卸，防止包装及容器损坏。配备泄漏应急处理设备。稀释溶液时，应把碱加入水中，避免沸腾和飞溅。
储存：储存于高燥清洁的仓间内，注意防潮和雨水浸入。远离火种、热源。应与易燃、可燃物及酸类分开存放。分装和搬运作业要注意个人防护。搬运时要轻装轻卸，防止包装及容器损坏。雨天不宜运输。

第八部分　　接触控制 / 个体防护

最高容许浓度：中国（MAC）：2 mg/m³（最高容许浓度）；NIOSH REL 2 mg/m³；IDLH 250 mg/m³。
监测方法：火焰光度法。
工程控制方法：密闭操作，加强通风，提供安全淋浴和洗眼设备。
呼吸系统防护：空气中粉尘浓度超标时，佩戴防尘面具或空气呼吸器。
眼睛防护：戴化学安全防护眼镜或防护面罩。
皮肤和身体防护：穿耐酸碱工作服，穿耐酸碱靴。
手防护：戴橡胶耐酸碱手套。
其它防护：工作现场严禁吸烟，工作完毕淋浴更衣，保持良好卫生习惯。

第九部分　　理化特性

外观与性状：白色晶体，易潮解。无臭。
熔点(℃)：360.4
沸点(℃)：1320
相对密度(水=1)：2.04
相对蒸气密度(空气=1)：无资料
饱和蒸气压(kPa)：0.13（719℃）
闪点(℃)：无意义
爆炸极限：无意义
溶解性：溶于水、乙醇，微溶于醚。
自燃温度(℃)：无意义
燃烧热(kJ/mol)：无意义
其他理化性质：极易吸收空气中水分而潮解，吸收二氧化碳而成碳酸钾。0.1mol/L 溶液的 pH 为 13.5。

第十部分　　稳定性和反应性

稳定性：稳定。
危险反应：遇水和水蒸气大量放热，形成腐蚀性溶液。与酸发生中和反应并放热。
避免接触的条件：接触潮湿空气。
禁配物：强酸、易燃或可燃物、二氧化碳、酸酐、酰基氯。
危险的分解产物：可能产生有害的毒性烟雾。

第十一部分　　毒理学信息

急性毒性：LD50：1230 mg/kg（大鼠经口）；273 mg/kg（大鼠经口，另据资料）。
皮肤刺激或腐蚀：强腐蚀性，可造成严重皮肤灼伤。
眼睛刺激或腐蚀：强腐蚀性，可造成严重眼损伤。
其他：其他毒理学终点（无资料）。

第十二部分　　生态学信息

生态毒性：对水生生物有害（无具体数据）。
持久性和降解性：无资料。
其他有害作用：高浓度废水对水生生物有害，禁止直接排放。

第十三部分　　废弃处置

化学品残余废弃物处置方法：中和、稀释后排入下水道，或交由有资质单位处理。
受污染的容器和包装物的处置方法：处置前参阅国家和地方有关法规。包装容器归还厂商或清刷干净后按规定存放。

第十四部分　　运输信息

联合国危险货物编号（UN 编号）：1813（固体）/ 1814（溶液）
联合国运输名称：氢氧化钾（固体）/ 氢氧化钾溶液
联合国危险性分类：8
包装标志：腐蚀性物质
包装类别：II
包装组（如果可能）：II类（固体）/ II、III类（溶液）。
海洋污染物（是/否）：否
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。
运输注意事项：运输时包装要完整，装载应稳妥。运输过程中要确保容器不泄漏、不倒塌、不坠落、不损坏。严禁与酸类、易燃物、食用化学品等混装混运。运输车辆应配备泄漏应急处理设备。雨天不宜运输。

第十五部分　　法规信息

下列法律法规和标准，对危险化学品的安全使用、生产、储存、运输、装卸等方面均作了相应规定：

《中华人民共和国安全生产法》（2021 年 6 月 10 日第十三届全国人民代表大会常务委员会第二十九次会议第三次修正）
《中华人民共和国职业病防治法》（2017 年 11 月 4 日修订）
《中华人民共和国环境保护法》（2014 年 4 月 24 日第十二届全国人民代表大会常务委员会第八次会议修订通过）
《危险化学品安全管理条例》（2013 年 12 月 7 日修订）
《安全生产许可证条例》（2014 年 7 月 29 日修订）
《使用有毒物品作业场所劳动保护条例》（2002 年 5 月 12 日国务院第 352 号令）
《工作场所安全使用化学品规定》（[1996]劳部发 423 号）
《化学品分类和标签规范》(GB 30000-2013)
《工作场所有害因素职业接触限值 第 1 部分：化学有害因素》（GBZ 2.1-2019）
《危险货物品名表》（GB 12268-2012）
《危险化学品目录》（2015 版）
本产品属于《危险化学品目录》(2015 版)所列危险化学品（序号以应急管理部发布的最新版本为准）。

第十六部分　　其他信息

编写和修订信息：本版为第 1.0 版，按照 GB/T 16483-2008《化学品安全技术说明书 内容和项目顺序》、GB/T 17519-2013《化学品安全技术说明书 编写指南》、GB 30000 系列分类标准编制。
参考文献：
【1】国际化学品安全规划署：国际化学品安全卡(ICSC)，网址：http://www.ilo.org/dyn/icsc/
【2】国际癌症研究机构，网址：http://www.iarc.fr/
【3】OECD 全球化学品信息平台，网址：https://www.echemportal.org/
【4】美国 NIOSH/CDC 化学品安全指南，网址：https://www.cdc.gov/niosh/npg/
【5】应急管理部《危险化学品目录》（2015 版）
【6】GB/Z 17519、GB 30000 系列国家标准
免责声明：本说明书基于现有公开权威资料编制，旨在提供化学品安全使用信息。使用者应结合具体使用条件判断其适用性，并对使用后果自行负责。长沙升阳化工材料有限公司不对因使用本文件造成的任何损失承担责任。