

物质安全资料表(MSDS)

序号: 510

第 1 页/4 页

物品: 镍带

一. 制造商或供应商资料

制造商或供应商名称: 江苏源翔合金材料科技有限公司

制造商或供应商地址: 江苏省宜兴市丁蜀镇大浦双庙村

咨询者姓名及电话: 0510-87449926

紧急联络电话: 18206158782

二. 成分辨认资料

纯物质

中英文名称: 纯镍带 (Pure nickel belt)

同意名称:

化学文摘社登记号码(CAS NO.): **7440-02-0**

危害物质成分(成分百分比):

三. 危害辨识资料

最重危害与效应	健康危害效应: 可引起镍皮炎, 又称镍“痒疹”。皮肤剧痒, 后出现丘疹、疱疹及红斑, 重者化脓、溃烂。长期吸入镍粉可致呼吸道刺激、慢性鼻炎, 甚至发生鼻中隔穿孔。尚可引起变态反应性肺炎、支气管炎、哮喘。
	环境影响:
	物理及化学性危害: 其粉体化学活性较高, 暴露在空气中会发生氧化反应, 甚至自燃。遇强酸反应, 放出氢气。粉尘可燃, 能与空气形成爆炸性混合物。
	特殊危害:
主要癌症: 皮肤炎、呼吸器官障碍及呼吸道癌。	
物品危害分布:	

四. 急救措施

急救方法: 皮肤接触: 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: 立即提起眼睑, 用大量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, 即进行人工呼吸。就医。
食入: 饮足量温水, 催吐, 就医。
症状及危害效应:
对急救人员的防护: 呼吸系统防护: 可能接触其粉尘时, 应该佩戴自吸过滤式防尘口罩。
眼睛防护: 戴化学安全防护眼镜。
身体防护: 穿透气型防毒服。
手防护: 戴防化学品手套。
其它: 工作毕, 淋浴更衣。注意个人清洁卫生。工作时皮肤划伤应及时处理。
对药师的提示

五. 灭火措施

使用灭火器：化学干粉.干沙.干白云石.干石墨.大量的水。
灭火时可能遭遇的特殊危害：
特殊灭火程序：1.隔离危害区，限制人员进入。2.安全情况下将容器搬离现场 3.以水雾冷却暴露火场的储槽或容器。
消防人员的特殊防护装备：佩戴空气呼吸器以及防护手套.消防衣。

六. 泄漏处理方法

个人应注意事项：1.在污染区尚未完全清理干净前，限制人员进入。2.确定清理工作是由受过训练的人员负责。3.穿戴适当的个人防护装备。
环境注意事项：1.对该区域进行通风换气。2.扑灭或除去所有的发火源。3.通知政府安全卫生与环保相关单位。
清理方法：1.避免产生粉尘。 2.使用预防火花的工具。 3.使外泄区通风。 4.用方便而安全的方式收集回收或以废弃物处理。 5.含镍的液体用石.干沙.土或类似物质吸收。 6.完全清除后以水清洗外泄区 7.废水不要排至下水道

七. 安全处置与储存方法

处置：
储存：储存于阴凉、通风的库房。远离火种、热源。包装要求密封,不可与空气接触。应与氧化剂、酸类等分开存放,切忌混储。采用防爆型照明、通风设施。

八. 暴露预防措施

工程控制：整体换气及局部防爆排气装置
呼吸系统防护：可能接触其粉尘时，应该佩戴自吸过滤式防尘口罩。
眼睛防护：戴化学安全防护眼镜。
身体防护：穿透气型防毒服。
手防护：戴防化学品手套。
其它：工作毕，淋浴更衣。注意个人清洁卫生。工作时皮肤划伤应及时处理。

九. 物理及化学性质

物质状态：固体	形状：带状
颜色：银白色	气味：无味
PH 值	闪火点
熔点：1455℃	沸点范围：2730℃

	爆炸界限:
自燃温度	测试方法: /
蒸汽压: /	蒸气密度: /
密度: 8.9g/cm ³	溶解点: 不溶于水

十. 安全性及反应性

安全性: 正常状态下稳定
特殊状况下可能之危害反应: 1.强酸: 形成易燃且爆炸性气。2.硫: 释出热。3.氧化剂。4.远离下列反应物: 硫化物.氨.氢+氧, 乙烯.甲醇.等
应避免状况:
应避免物质: 酸类、强氧化剂、硫
危害分解物:

十一. 毒物资料

金属镍几科没有急性毒性,一般的镍盐毒性也较低,但羰基镍却能产生很强的毒性。羰基镍以蒸气形式迅速由呼吸道吸收,也能由皮肤少量吸收,前者是作业环境中毒物侵入人体的主要途径。羰基镍在浓度为 3.5 $\mu\text{g}/\text{m}^3$ 时就会使人感到有如如烟的臭味,低浓度时人有不适感觉。吸收羰基镍后可引起急性中毒,10 分钟左右就会出现初期症状,如:头晕、头疼、步态不稳,有时恶心、呕吐、胸闷;后期症状是在接触 12 至 36 小时后再次出现恶心、呕吐、高烧、呼吸困难、胸部疼痛等。接触高浓度时发生急性化学肺炎,最终出现肺水肿和呼吸道循环衰竭而致死亡接触致死量时,事故发生后 4 至 11 日死亡。人的镍中毒特有症状是皮炎、呼吸器官障碍及呼吸道癌。

十二. 生态治疗

天然水中的镍常以卤化物、硝酸盐、硫酸盐以及某些无机和有机络合物的形式溶解于水。水中的可溶性离子能与水结合形成水合离子 $[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$,与氨基酸、胱氨酸、富里酸等形成可溶性有机络离子,它们可以随水流迁移。镍在水中的迁移,主要是形成沉淀和共沉淀以及在晶形沉积物中向底质迁移,这种迁移的镍共占总迁移量的 80%;溶解形态和固体吸附形态的迁移仅占 5%。为此,水体中的镍大部分都富集在底质沉积物中,沉积物含镍量可达 18~47ppm,为水中含镍量的 38000~92000 倍。土壤中的镍主要来源于岩石风化、大气降尘、灌溉用水(包括含镍废水)、农田施肥、植物和动物遗体的腐烂等。植物生长和农田排水又可以土壤中带走镍。通常,随污灌进入土壤的镍离子被土训无机和有机复合体所吸附,主要累积在表层。

危险性:其粉体化学活性较高,暴露在空气中会发生氧化反应,甚至自燃。遇强酸反应,放出氢气。粉尘可燃,能与空气形成爆炸性混合物。

十三. 废处置方法

隔离泄漏污染区,限制出入。切断火源。建议应急处理人员戴自吸过滤式防尘口罩,穿防护服。不要直接接触泄漏物。使用无火花工具收集于干燥、洁净、有盖的容器中。转移回收。

十四. 运送资料

国际运送规定：—
联合国编号：—
国内运输规定： 1.道路交通安全规则第 84 条 2.船舶危险品装载规则
特殊运送方式及注意事项

十五. 法规资料

使用法则： 劳动工业环境空气有害物质容许浓度标准 事业废弃物贮存清除处理方法及设施标准

十六. 其他资料

制表人	部门：质检部	姓名：(签章)
制表日期	2021-01-01	
备注	上述资料中符号“—”代表目前无相关资料，符号“/”代表此栏对该物质不适用	

