氨安全信息卡（MSDS卡）

|  |
| --- |
| **第一部分：化学品信息** |
| **化学品中文名称** | 氨 | **化学品俗名** | 氨气(液氨) | **化学品英文名称** | ammonia |
| **分子式** | NH3 | **分子量** | 17.03 | **CAS** | 7667-41-7 |
| **第二部分：理化特性** |
| **外观与性状** | 无色、有刺激性恶臭的气体 | **相对密度（空气=1）** | 0.82(-79℃) | **引燃温度** | 651℃ |
| **爆炸下限%（V/V）** | 15.7 | **爆炸上限%（V/V）** | 27.4 | **闪点** | 无意义 |
| **沸点** | -33.5℃ | **溶解性** | 易溶于水、乙醇、乙醚 |
| **第三部分：职业接触限值/危害信息** |
| **职业接触限值** | PC-TWA(平均):20mg/m3 | PC-STEL（短时）:30mg/m3 |
| **危险性类别** | 第2.3类毒性气体 |
| **健康危害** | 低浓度氨对粘膜有刺激作用，高浓度可造成组织溶解性坏死，引起化学性肺炎及灼伤。急性中毒：轻度者表现为皮肤、粘膜的刺激反应，出现鼻炎、咽炎、气管及支气管炎；可有角膜及皮肤灼伤。重度者出现喉头水肿、声门狭窄、呼吸道粘膜细胞脱落、气道阻塞而窒息，可有中毒性肺水肿和肝损伤。氨可引起反射性呼吸停止。如氨溅入眼内，可致晶体浑浊、角膜穿孔，甚至失明。 |
| **危险特性** | 与空气混合能形成爆炸性混合物，遇明火、高热能引起燃烧爆炸。与氟、氯等能发生剧烈的化学反应。若遇高热，容器内压增大，有开裂和爆炸的危险。 |
| **第四部分：储存方法** |
| 储存于阴凉、通风的库房。远离火种、热源。库温不宜超过30℃。应与氧化剂、酸类、卤素、食用化学品分开存放，切忌混储。采用防爆型照明、通风设施。禁止使用易产生火花的机械设备和工具。注意防雷、防静电，厂(车间)内的储罐应按《建筑物防雷设计规范》（GB 50057）的规定设置防雷防静电设施。 |
| **第五部分：应急处置原则** |
| **危害途径与急救措施** | 皮肤接触： 立即脱去污染的衣着，应用2%硼酸液或大量清水彻底冲洗。就医。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，立即进行人工呼吸。就医。 |
| **消防措施** | 消防人员必须穿全身防火防毒服，在上风向灭火。切断气源。若不能切断气源，则不允许熄灭泄漏处的火焰。喷水冷却容器，可能的话将容器从火场移至空旷处。灭火剂：雾状水、抗溶性泡沫、二氧化碳、砂土。 |
| **第六部分：稳定性和反应性** |
| **稳定性** | 稳定 | **禁配物** | 卤素、酰基氯、酸类、氯仿、强氧化剂  |
| **避免接触的条件** |  | **聚合危害** | 不聚合 |
| **分解产物** | 氮氧化物 |