

(7727-37-9) 氮安全技术说明书 MSDS

标 识	中文名: 氮 俗 称 (别名): 氮气	英文名: nitrogen			
	分子式: N ₂	分子量: 28.01	UN 编号: 1066		
	危险性类别: 加压气体	危化品编号: 172 危规号: 22005	CAS 号: 7727-37-9		
	包装标志:	包装类别: O53			
理 化 性 质	外观性状: 无色无臭气体。				
	溶解性: 微溶于水、乙醇。				
	溶点: (°C) -209.8	沸点: (°C) -195.6			
	相对密度 (水=1): 0.81(-196°C)	相对密密度 (空气=1): 0.97			
	饱和蒸气压 (kPa): 1026.42(-173°C)	燃烧热 (kJ/mol): 无意义			
	临界温度 (°C): -147	临界压力 (MPa): 3.40			
燃 烧 爆 炸 危 险 性	燃烧性: 本品不燃。	闪点: 无意义			
	爆炸下限: 无意义	爆炸上限: 无意义			
	引燃温度: 无意义	最小点火能: (mJ): 无资料			
	最大爆炸压力 (MPa): 无资料	稳定性:			
	聚合危害:	燃烧分解产物: 氮气。			
	禁配物:				
毒 性	危险特性: 若遇高热, 容器内压增大, 有开裂和爆炸的危险。				
	灭火方法: 本品不燃。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。				
健 康 危 害	毒性: LD ₅₀ : 无资料 LC ₅₀ : 无资料				
急 救	侵入途径:				
	健康危害 空气中氮气含量过高, 使吸入气氧分压下降, 引起缺氧窒息。吸入氮气浓度不太高时, 患者最初感胸闷、气短、疲软无力; 继而有烦躁不安、极度兴奋、乱跑、叫喊、神情恍惚、步态不稳, 称之为“氮酩酊”, 可进入昏睡或昏迷状态。吸入高浓度, 患者可迅速昏迷、因呼吸和心跳停止而死亡。潜水员深潜时, 可发生氮的麻醉作用; 若从高压环境下过快转入常压环境, 体内会形成氮气气泡, 压迫神经、血管或造成微血管阻塞, 发生“减压病”。				
防 护	※皮肤接触:				
	※眼睛接触:				
	※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。呼吸心跳停止时, 立即进行人工呼吸和胸外心脏按压术。就医。				
	※食入:				
	中国 MAC: 未制定标准 前苏联 MAC: 未制定标准 TLVTN: ACGIH 窒息性气体 TLVWN: 未制定标准				
	※工程控制: 密闭操作。提供良好的自然通风条件。				
	※呼吸系统防护: 一般不需特殊防护。当作业场所空气中氧气浓度低于 18% 时, 必须佩戴空气呼吸器、氧气呼吸器或长管面具。				
	※眼睛防护: 一般不需特殊防护。				
	※身体防护: 穿一般作业工作服。				
	※手防护: 戴一般作业防护手套。				

	※其他防护：避免高浓度吸入。进入罐、限制性空间或其它高浓度区作业，须有人监护。
泄漏处理	泄漏处理：迅速撤离泄漏污染区人员至上风处，并进行隔离，严格限制出入。建议应急处理人员戴自给正压式呼吸器，穿一般作业工作服。尽可能切断泄漏源。合理通风，加速扩散。漏气容器要妥善处理，修复、检验后再用。
储运	储运：储存于阴凉、通风的库房。远离火种、热源。库温不宜超过30℃。储区应备有泄漏应急处理设备。