

(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：N2	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。		
	熔点：（℃）-209.8	沸点：（℃）-195.6	
	相对密度（水=1）：0.81(-196℃)	相对密密度（空气=1）：0.97	
	饱和蒸气压（kPa）：1026.42(-173℃)	燃烧热（kJ/mol）：无意义	
燃烧爆炸危险性	临界温度（℃）：-147	临界压力（MPa）：3.40	
	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：		
	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。			
毒性	毒性：LD50：无资料 LC50：无资料		
健康危害	侵入途经：		
	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。潜水员深替时，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”。		
急救	※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：		
防护	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。