

几种危险化学品安全使用常识（二）安全工程师考试 PDF 转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/523/2021_2022__E5_87_A0_E7_A7_8D_E5_8D_B1_E9_c62_523943.htm 泄漏应急处理 当五氯硝基苯泄漏时，隔离泄漏污染区，限制出入，切断火源。建议应急处理人员戴防尘面具（全面罩），穿防毒服。用洁净的铲子将泄漏物收集于干燥、洁净、有盖的容器中，转移至安全场所。

氮气来源：考试大 本品为无色无臭气体，化学性质不活泼，不燃，常温下和锂能直接反应，炽热时与镁、钙、锶、钡、氧和氢直接化合，微溶于水、乙醇。本品用于合成氨，制硝酸、氰化物、炸药等，作为惰性气体可用于填充灯泡和高温计也用作物质保护剂、冷冻剂。

对人体的危害来源：考试大 本品侵入人体的途径为吸入。空气中氮气含量过高，使吸入氧气分压下降，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”。

急救措施 吸入本品后，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。如呼吸心跳停止，立即进行人工呼吸和胸外心脏按压术。就医。

防护措施 **来源：**考试大 本品生产过程密闭操作，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、限制性空间或其他高浓度区作业，须有人监护。（百考试题*安全）100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 www.100test.com