

[实验天地]危险试剂及其保存 PDF转换可能丢失图片或格式
，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/177/2021_2022__5B_E5_AE_9E_E9_AA_8C_E5_A4_A9_c65_177488.htm 危险性试剂或化学危险品，具有能燃烧、爆炸、毒害、腐蚀或放射性等危险性质。在受到摩擦、震动、撞击、接触火源、遇水或受潮、强光照射、高温、跟其他物质接触等外界因素影响时，能引起强烈的燃烧、爆炸、中毒、灼伤、致命等灾害性事故。在采购、保管和使用各种化学危险品的过程中，必须严格遵照国家的有关规定和产品说明书的条文办理。中学化学实验中可能用到的化学危险品有以下几类。特性：易挥发，遇明火易燃烧；蒸气与空气的混合物达到爆炸极限范围，遇明火、星火、电火花均能发生猛烈的爆炸。1．易燃液体 特性：易挥发，遇明火易燃烧；蒸气与空气的混合物达到爆炸极限范围，遇明火、星火、电火花均能发生猛烈的爆炸。实例：汽油、苯、甲苯、乙醇、乙醚、乙酸乙酯、丙酮、乙醛、氯乙烷、二硫化碳等。保管及使用时的注意事项：要密封（如盖紧瓶塞）防止倾倒和外溢，存放在阴凉通风的专用橱中，要远离火种（包括易产生火花的器物）和氧化剂。2．易燃固体 特性：着火点低，易点燃，其蒸气或粉尘与空气混合达一定程度，遇明火或火星、电火花能激烈燃烧或爆炸；跟氧化剂接触易燃烧或爆炸。实例：硝化棉、萘、樟脑、硫黄、红磷、镁粉、锌粉、铝粉等。保存及使用时的注意事项：跟氧化剂分开存放于阴凉处，远离火种。3．自燃品 特性：跟空气接触易因缓慢氧化而引起自燃。实例：白磷（白磷同时又是剧毒品）保管及使用时的注意事项：放在盛水的瓶中，白磷

全部浸没在水下，加塞，保存于阴凉处。使用时注意不要与皮肤接触，防止体温引起其自燃而造成难以愈合的烧伤。4 . 遇水燃烧物 特性：与水激烈反应，产生可燃性气体并放出大量热。实例：钾、钠、碳化钙、磷化钙、硅化镁、氢化钠等。保管与使用时的注意事项：放在坚固的密闭容器中，存放于阴凉干燥处。少量钾、钠应放在盛煤油的瓶中，使钾、钠全部浸没在煤油里，加塞存放。5 . 爆炸品 特性：摩擦、震动、撞击、碰到火源、高温能引起激烈的爆炸。实例：三硝基甲苯、硝化甘油、硝化纤维、苦味酸、雷汞等。保管与使用时的注意事项：装瓶单独存放在安全处。使用时要避免摩擦、震动、撞击、接触火源。为避免造成有危险性的爆炸，实验中的用量要尽可能少些。6 . 强氧化剂 特性：与还原剂接触易发生爆炸。实例：过氧化钠、过氧化钡、过硫酸盐、硝酸盐、高锰酸盐、重铬酸盐、氯酸盐等。保管及使用时的注意事项：跟酸类、易燃物、还原剂分开，存放于阴凉通风处。使用时要注意其中切勿混入木屑、炭粉、金属粉、硫、硫化物、磷、油脂、塑料等易燃物。7 . 强腐蚀性物质 特性：对衣物、人体等有强腐蚀性。实例：浓酸（包括有机酸中的甲酸、乙酸等）、固态强碱或浓碱溶液、液溴、苯酚等。保管与使用时的注意事项：盛于带盖（塞）的玻璃或塑料容器中，存放在低温阴凉处。使用时勿接触衣服、皮肤，严防溅入眼睛中造成失明。8 . 毒品 特性：摄入人体造成致命的毒害。实例：氰化钾、氰化钠等氰化物，三氧化二砷、硫化砷等砷化物，升汞及其他汞盐，汞和白磷等均为剧毒品，人体摄入极少量即能中毒致死。可溶性或酸溶性重金属盐以及苯胺、硝基苯等也为毒品。保管与使用时的注意事项：剧

毒品必须锁在固定的铁橱中，专人保管，购进和支用都要有明白无误的记录，一般毒品也要妥善保管。使用时要严防摄入和接触身体。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