实验室中易发生中毒事件的化学药品介绍

1、甲醇：甲醇为高挥发性，高可燃性溶剂。沸点摄氏64.7度。吞食、吸入蒸气或经皮肤吸收均可造成中毒。中毒症状为头痛、疲倦、反胃等；严重时会抽筋甚至失明。长期暴露于其蒸气中会造成视神经的伤害。

2、丙酮：丙酮为高挥发性，高可燃性溶剂。有特殊香气。沸点摄氏56.5度。丙酮可溶解大部分的塑料制品，大量吸入其蒸气会导致头痛、疲倦、支气管炎，严重时会昏迷。

3、乙二醇：乙二醇为黏滞性的液体，沸点摄氏197.6度。吞食乙二醇会出现呕吐、呼吸困难、痉挛、昏迷等症状，对肾脏有很大的伤害，致命量为100ml。

4、实验室有各种不同[染料](https://baike.baidu.com/item/%E6%9F%93%E6%96%99)，均有[剧毒](https://baike.baidu.com/item/%E5%89%A7%E6%AF%92)，使用时请特别小心（务必戴手套而且注意不要吸入其微粒），最好在通风橱中进行。

5、乙醚：乙醚是易挥发的无色液体，沸点摄氏34.5度，微溶于水，能溶解许多有机化合物，极易着火、易爆。乙醚具有麻醉作用。

6、乙酸：乙酸为无色而有刺激臭味的液体，沸点118℃，溶点16.6℃。乙酸对人体的粘膜有极大的刺激作用，吸入后能引起人体不适。

7、三硝基苯：三硝基苯为浅黄色液体。溶点5.7℃，沸点21℃。具有苦杏仁味，不溶于水，可随水蒸发。蒸气有毒。

8、甲醛：甲醛在常温下为无色具有特殊刺激气味的气体，溶点-92℃，沸点-21℃。与空气形成爆炸混合物，爆炸极限为7-73%（体积）。甲醛易溶于水。一般是以水溶液保存。

9、苯：苯为无色液体，溶点5.5℃，沸点80.1℃。具有特殊气味，有毒，长期吸入苯及其蒸气是有害的。

10、三氯甲烷：三氯甲烷是一种无色而有甜味的液体。沸点61.2℃。是良好的溶剂。它对人体肝脏有伤害作用。在光的作用下，空气可把三氯甲烷氧化为有巨毒的光气。因此要在棕色瓶中保存。

11、四氯化碳：四氯化碳是无色液体，沸点76.8℃，不能燃烧。四氯化碳有毒性，能伤害肝脏。一次的吸入高浓度的四氯化碳，即引起麻醉并很快发生肝脏和肾脏的损害。乙醇能促进人体吸收四氯化碳，起着增毒作用。人吸入0.15-0.20克/米3的四氯化碳就引起恶心、呕吐和消化障碍。吸入0.21-0.78克/米3会感觉极度疲乏，脸色苍白及肠胃道障碍。吸入大量高浓度四氯化碳要引起急性中毒，对中枢神经受抑制立即意识不清，抽搐、昏迷，以至迅速死亡。

12、在无机化学实验的过程中，产生多种有害气体，因为实验台上没有通风设备，使同学们长时间暴露在有害气体中，易发生中毒事件。有毒气体的种类列举如下：

（1）氯气：氯气有毒，有剧烈的刺激性臭味，即使空气中含有少量的氯气，也能感觉到它的难闻气味，吸入少量的氯气会使鼻和喉头的粘膜受到刺激，引起胸部疼痛和咳嗽，吸入大量氯气会中毒，产生呼吸困难，乃至死亡。

（2）[溴水](https://baike.baidu.com/item/%E6%BA%B4%E6%B0%B4/70192)：溴是红棕色液体，易挥发，其蒸气亦呈棕色，对眼球及粘膜有刺激和损伤作用。液溴具有强烈的腐蚀性，能深度地灼伤皮肉，并难以痊愈。

（3）[硫化氢](https://baike.baidu.com/item/%E7%A1%AB%E5%8C%96%E6%B0%A2)：硫化氢是无色而有特殊臭（臭鸡蛋）味的气体，比空气略重，极毒。空气里含有0.1%的硫化氢，就会使人感到头痛、头晕、恶心，长时间吸入就会使人昏迷，甚至死亡。

（4）[二氧化硫](https://baike.baidu.com/item/%E4%BA%8C%E6%B0%A7%E5%8C%96%E7%A1%AB)：硫在空气中燃烧生成二氧化硫。它是一种无色，有刺激性气味的有毒气体。二氧化硫的慢性中毒会引起丧失食欲，大便不通和气管炎症。

（5）[一氧化二氮](https://baike.baidu.com/item/%E4%B8%80%E6%B0%A7%E5%8C%96%E4%BA%8C%E6%B0%AE)微有麻醉性，俗称笑气。二氧化氮是红棕色有毒气体。氮氧化物中毒的特征是对深部呼吸道的刺激作用，能引起肺炎。支气管炎和肺水肿等。严重者可导致肺坏疽。吸入高浓度的氮氧化物时可迅速出现窒息，痉挛而死亡。