501组王水使用安全注意事项（试行）

2018年11月

1.配制：取一体积浓硝酸慢慢倒入到三体积浓盐酸中, 不断用玻璃棒搅拌. 看到溶液迅速变黄:这是由于生成亚硝酰氯之故（HNO3+ 3HCl = 2H2O + Cl2 + NOCl）容器壁微热.没有剧烈反应!

2.王水极易分解，还会挥发出有毒氯气，使用时应小心

3.王水中含有硝酸、氯分子和氯化亚硝酰等一系列强氧化剂，同时还有高浓度的氯离子，危害性高

4. 蒸气或雾能引起角膜炎、结膜炎，并可引起失明，引起呼吸道刺激和支气管痉挛，化学性肺炎、肺水肿，严重者可致死。

5. 皮肤接触：立即脱去被污染的衣着，并用大量流动清水冲洗至少15分钟；严重的立即就医。眼睛接触：立即翻开眼睑，用大量流动清水或生理盐水冲洗至少15分钟，严重的立即就医。吸入：迅速脱离现场至空气新鲜处，保持呼吸道畅通，如呼吸困难，给输氧；如呼吸停止，立即进行人工呼吸（注意口对口是否可行），并立即就医。

6. 泄漏：不要直接接触泄漏物。勿使泄漏物与可燃物接触。在地上撒上苏打灰。然后收集运至废物处理场所处。少量泄漏用大量水冲洗，经稀释的洗水放入废水系统。如大量泄漏，利用围堤收容，然后收集、转移、回收或无害处理后废弃。

7.不可使用玻璃塞密封，防止生成的Cl2和氮氧化物气体将瓶塞或瓶体撑爆。