

武器原料及简易武器

作者：Gewehr

编者：匿佚

编者的话

这是从《无政府主义手册》（Gewehr）中的“武器原料及简易武器”分离出来的一篇章。

将文章分离出来仅供参考，仅供正当途径使用

编者：匿佚

1.硫酸

材料:

硫磺（药店买）

蒸馏水

高锰酸钾

过氧化氢（双氧水）

实验室蒸馏设备

步骤:

- 1) 把高锰酸钾与过氧化氢混合，用排水法集气。
- 2) 把大量硫磺放入所得气体点燃直到自然熄灭。
- 3) 把所得气体通入水中。（最好是将盛有该气体的瓶子倒扣在水槽里，注意水应能从水槽进入瓶中）
- 4) 静置 48 至 72 小时。
- 5) 蒸馏所得液体，可以在收集端滴加指示剂，当收集端呈酸性时停止蒸馏。
- 6) 蒸馏剩下的（注意是剩下的，不是出来的）就是浓硫酸。

储存：密封，干燥

2.硝酸

材料:

硝酸锰（非管制）

氢氧化钡（非管制）

硫酸（自己制取）

注：硝酸挥发性极强，注意防护。

步骤:

- 1) 把硝酸锰和氢氧化钡以 1：1.5 的质量比加入水中，搅拌，过滤。
- 2) 滴加硫酸，直至无沉淀生成，过滤。
- 3) 得稀硝酸（由于硝酸易挥发所以不浓缩，不过如果你的原料加多了，得到的是浓硝酸）

保存：避光（棕色瓶），密封。

3.白磷

材料:

磷酸钙（非管制）

二氧化硅（沙子）

木炭

步骤:

1) 把三样东西混合

2) 加热

3) 将所得气体通入冷水得白磷。

储存：在冷水中储存。

备注:此反应会生成一氧化碳，注意安全

4.氯酸钾

材料:

氯酸钡（非管制）

硫酸钾（非管制）

步骤:

1) 将氯酸钡和硫酸钾按 5：3 的重量比加入水中，搅拌，过滤

2) 配稀的氯酸钡溶液滴加进溶液中，直至无沉淀继续生成，过滤

3) 蒸发滤液，得氯酸钾晶体

储存：严禁与可燃物混合，不可高温，不可明火

使用：配制各种爆炸物

5.硝酸钾

材料:

硝酸（自制）

碳酸钾（非管制）

步骤:

1) 把碳酸钾配成饱和溶液

2) 滴加硝酸直至无气泡产生

3) 蒸发溶液，得硝酸钾晶体

储存：严禁与可燃物混合，不可高温，不可明火

6.氯气

材料：

次氯酸钠（84 消毒液里就有，想更多就去化工店买）

盐酸（自己做那些，越高浓度越好），

两个可以密封的玻璃瓶

电工胶带。步骤：

1)把次氯酸钠（按纯的计算）与盐酸（按纯的计算）以 1：1 的质量比例分别放入两个玻璃瓶密封。

2)用电工胶带把两个瓶子绑起来，只要两个瓶子不会分离就行了，不要遮住大部分的玻璃。

储存：避光，禁止高温。

注：这个反应的产率是 50%，换句话说，你放的多重的纯盐酸就有多重的气体产生

7.氰气

材料：

碳（木炭）

氮气（买氮气瓶还是用磷制氮气都行）

步骤：

1)把氮气和碳以 1：1 的质量比在密封容器里混合

2)加 400 度高温

3)制成氰气

储存：通常是压缩进钢瓶内储存。