

免责声明：上海矿山破碎机网：<http://www.jawcrusher.biz>本着自由、分享的原则整理以下内容于互联网，若有侵权请联系我们删除！

上海矿山破碎机网提供沙石厂粉碎设备、石料生产线、矿石破碎线、制砂生产线、磨粉生产线、建筑垃圾回收等多项破碎筛分一条龙服务。

联系我们：您可以通过在线咨询与我们取得联系！周一至周日全天竭诚为您服务。



更多相关设备问题，生产线配置，设备报价，设备参数等问题

可以**免费咨询**在线客服帮您解答 | 24小时免费客服在线

一分钟解决您的疑惑

点击咨询



工厂用的大形消防器材

灭火原理的实验探究：点燃三支蜡烛，在其中一支蜡烛上扣一只烧杯，将另两支蜡烛放在烧杯中，然后向其中一只烧杯中加适量碳酸钠和稀盐酸如下图：在倒扣烧杯中的蜡烛熄灭 正放在烧杯中的蜡烛正常燃烧 加入适量碳酸钠和稀盐酸的烧杯中的蜡烛很快熄灭 在倒扣烧杯中的蜡烛因氧气不足而熄灭 正放在烧杯中的蜡烛与氧气接触，温度保持在蜡烛的着火点以上，因此能正常燃烧 稀盐酸与碳酸钠迅速反应产生大量的二氧化碳气体，二氧化碳既不燃烧也不支持燃烧，所以蜡烛很快熄灭。灭火方法：将可燃物撤离燃烧区，与火源隔离。如液化气煤气起火，首先要及时关闭阀门，以断绝可燃物的来源；扑灭森林火灾，可用设置隔离带的方法使森林中的树木与可燃区隔离 将燃着的可燃物与空气隔离，如厨房油锅起火，盖上锅盖就能灭火；二氧化碳灭火器能灭火的原因之一是灭火器喷出的大量二氧化碳在燃烧物表面形成一层二氧化碳气体层，使燃烧物与在空气隔绝，达到灭火的目的 用大量的冷却剂(如水干冰等)冷却可燃物，使温度降低到可燃物的着火点以下，如建筑物起火时，用高压水枪灭火等。

泡沫灭火器的灭火原理：泡沫灭火器的灭火原理现象：当把吸滤瓶倒置后，浓HCl与NaCO溶液剧烈反应，产生大量CO₂气体夹带着水从导管喷出。方程式： $\text{NaCO} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ （泡沫灭火原理）。实际使用的泡沫灭火器，常用硫酸铝来代替盐酸（或硫酸），用碳酸氢钠来代替碳酸钠，为了产生泡沫，常放入甘草或皂角等原来制

取液体。把泡沫灭火器倒转时，两种药液相互混合，发生如下反应： $\text{Al}(\text{SO})+\text{NaHCO}==\text{NaSO}+\text{Al}(\text{OH})+\text{CO}$ 大量的二氧化碳跟发泡剂形成泡沫，从喷嘴中喷射出来，覆盖在燃烧物上，使燃烧物隔绝空气和降低温度，达到灭火的目的。但是，因为泡沫中含有水分，不宜用于扑救遇水发生燃烧或爆炸的物质（如钾钠电石等）引起的火灾；对于电器火灾，要在切断电源后才能使用泡沫灭火器。

消防器材

考点名称：化学图标化学图标：是附在化学品的标志，是向作业人员传递信息的一种载体，工厂用的大形消防器材用简单易于理解的文字和图形表述有关化学品的危险特性及其安全处置的注意事项，警示作业人员进行安全操作和处置。常用化学图标：易燃物和易爆物的安全常识：环境保护相关图标表示化学性质的图标考点名称：盐的性质盐的定义盐是指由金属离子(或钱根离子)和酸根离子构成的化合物，盐在溶液里能解离成金属离子(或钱根离子)和酸根离子。根据阳离子不同，可将盐分为钠盐钾盐钙盐钱盐等，根据阴离子不同，可将盐分为硫酸盐碳酸盐，硝酸盐等。生活中常见的盐有：氯化钠(NaCl)，碳酸钠(NaCO)碳酸氢钠(NaHCO)碳酸钙和农业生产上应用的硫酸铜(CuSO)。例如胆矾($\text{CuSO} \cdot \text{HO}$)为蓝色，高锰酸钾为紫黑色；含 Cu^+ 的溶液一般为蓝色，含 Fe^+ 的溶液一般为浅绿色，含 Fe^+ 的溶液一般为黄色。盐的溶解性记忆如下钾钠硝钱溶于水快(含 K^+ 、 Na^+ 、 NH^+ 、 NO^- 的盐易溶于水)；硫酸盐除钡银钙(含 SO^- 的盐中， AgSO 、 CaSO 微溶， BaSO 难溶)都易溶；氯化物中银不溶(含 Cl^- 的盐中， AgCl 不溶于水，其余一般易溶于水)；碳酸盐溶钾钠钱含 CO^- 的盐， $\text{NaCO}(\text{NH})\text{COKCO}$ 易溶， NaCO 微溶，其余难溶]。

盐的化学性质盐+金属—另一种盐+另一种金属(置换反应)，例如 $\text{Fe}+\text{CuSO}==\text{FeSO}+\text{Cu}$ 规律反应物中盐要可溶，金属活动性顺序表中前面的金属可将后面的金属从其盐溶液中置换出来(K 、 Ca 、 Na 除外)。

消防设备

盐+碱 另一种盐+另一种碱(复分解反应)规律反应物都可溶，若反应物中盐不为按盐，生成物其中之一为沉淀或水。重要的化工原料制烧碱，广泛用于玻璃纺织造纸等工业焙制糕点的发酵粉的主要成分，医疗上治疗胃酸过多实验室制取 CO ，重要的建筑材料，制补钙剂农业上配制波尔多液，实验室中用作水的检验试剂，精炼铜易错点 “食盐是盐是对的，但“盐就是食盐”是错误的，化学中的“盐”指的是一类物质。日常生活中工厂用的大形消防器材还有一种盐叫亚硝酸钠，工业用盐中常含有亚硝酸钠，是一种白色粉末，有咸味，对人体有害，常用作防腐保鲜剂。 CuSO 是一种白色固体，溶于水后形成蓝色的 CuSO 溶液，从 CuSO 溶液中结晶析出的晶体

不是硫酸铜，而是硫酸铜晶体，化学式为 $\text{CuSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ，俗称胆矾或蓝矾，是一种蓝色固体。硫酸铜与水结合也能形成胆矾，颜色由白色变为蓝色利用这种特性常用硫酸铜固体在化学实验中作检验水的试剂。

如 Na_2CO_3 、 ZnSO_4 、 AgNO_3 、 KMnO_4 、 KClO_3 分别读作碳酸钠、硫酸锌、硝酸银、高锰酸钾、氯酸钾。其他 $\text{Cu}(\text{OH})_2\text{CO}_3$ 读作“碱式碳酸铜”， NaHSO_4 读作“硫酸氢钠”， NaHCO_3 读作“碳酸氢钠”。如 $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ ； $\text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O} = \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ 。

侯氏制碱法我国化工专家侯德榜于1917年用了三年时间，成功研制出联合制碱法，后来命名为“侯氏联合制碱法”。其主要原理是 $\text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4\text{HCO}_3 + \text{NaCl} = \text{NaHCO}_3 + \text{NH}_4\text{Cl}$ ， NaHCO_3 在低温时溶解度非常低，使 NH_4Cl 结晶析出，可做氮肥。加热 NaHCO_3 得到 Na_2CO_3 。优点保留了氨碱法的优点，消除了工厂用的大形消防器材的缺点，提高了食盐的利用率， NH_4Cl 可做氮肥，同时无氨碱法副产物 CaCl_2 毁占耕田的问题。

以上内容为魔方格学习社区(mofangge.com)原创内容，未经允许不得转载！与“某工厂仓库存放的镁粉发生燃烧，若不及时扑灭，会发生更大的火灾”考查相似的试题有：公司从创建之初，便聚集了该行业一批精英，多年的从业经验从四面八方汇集于此，多次的得与失成与败在这里交流，我们公司如同一条汇集无数溪流的河，势必奔腾向前。设备包括有灭火器（根据实际情况选用合适的类型），消防栓，消防通道，消防水管，喷淋装置，消防报警器，防火服等。小编：dou（改）可能比较复杂，箭头太多，绿色的箭头不太明显，建议红色比较好另外，每个逃生门都要张贴逃生图，最好按照观看者的角度绘制张贴，注意方位。

a. 灭火器符号；b. 固定式灭火系统符号；c. 消防供水线符号；d. 其他灭火设备符号；e. 控制与指示设备符号；f. 报警启动装置符号；g. 火灾警报装置符号；h. 消防通风口符号；i. 逃生路线符号；j. 火灾和爆炸危险区域符号。报警启动装置(点式—手动或自动)Alarm—initiating device(point type, manual or automatic)。

原文地址：<http://jawcrusher.biz/zfj/Q0j6GongChangFBt32.html>