石灰石煅q見f歐

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沟通! 周一至周日全天竭诚为您服务。

客服中心
服务时间：24小时服务
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

石灰石煅q見f歐

为证明石灰石已分解，三位同学从其他角度设计方案如下：Ⅰ．甲同学按图一所示进行实验（煤气灯亦能达到石灰石分解的温度），观察到烧杯内壁石灰水变浑浊，写出石灰水发生反应的化学方程式____。

III．丙同学取一块石灰石进行煅烧，一段时间后发现固体质量减轻mg（CO的质量），证明石灰石已分解。为测定石灰石的纯度，丙同学将他刚才煅烧后的固体放入足量稀盐酸中，又产生mg气体，结合上述数据计算可知，丙所取的这块石灰石中含碳酸钙_mol（用m表示）。后搜索试题查看答案无广告!!!有气泡产生；Ca(OH)+co==CaCO↓+HO；红；对照试验；煤气灯中的一氧化碳燃烧会产生二氧化碳，因此使石灰水变浑浊的二氧化碳不一定是碳酸钙分解产生的；m/解析试题分析：煅烧石灰石。

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，可将盆分为硫酸盐碳酸盐，硝酸盐等。生活中常见的盐有：氯化钠(NaCl)，碳酸钠(NaCO)碳酸氧钠(NaHCO)碳酸钙和农业生产上应用的硫酸铜(CuSO)。例如胆矾(CuSO·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，NaCO(NH)COKCO易溶，NaCO微溶，其余难溶〕。盐的化学性质盐+金属一另一种盐+另一种金属(置换反应)，例如Fe+CuSO==FeSO+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)。

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①“ 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。③日常生活中石灰石煅q見f歐还有一种盐叫亚硝酸钠,工业用盐中常含有亚硝酸钠，是一种自色粉末，有咸味，对人体有害，常用作防腐保鲜剂。④CuSO是一种白色固体，溶于水后形成蓝色的CuSO溶液，从CuSO溶液中结品析出的晶体不是硫酸铜，而是硫酸铜晶休，化学式为CuSO · HO，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NaCOZnSOAgNOKMnOKClO分别读作碳酸钠硫酸锌硝酸银高锰酸钾氯酸钾。

其他Cu(OH)CO读作“ 碱式碳酸铜 ”，NaHSO读作“ 硫酸氢钠 ”，NaHCO读作“ 碳酸氢钠 ”。如NaCO · HO==NaCO+HO；CaSO · HO==CaSO+HO。侯氏制碱法我国化工专家侯德榜于-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NH+CO+HO==NHHCONHHCO+NaCl==NaHCO↓+NHCINaHCO==NaCO+HO+CO↑NH与HO，CO反应生成NHHCO。

在第点中过滤后的滤液中加入NaCl，由于NHCI在低温时溶解度非常低，使NHCl结晶析出，可做氮肥。

加热NaHCO得到NaCO.优点保留了氨碱法的优点，消除了石灰石煅q見f歐的缺点，提高了食盐的利用率，NHCl可做氮肥，同时无氨碱法副产物CaCl毁占耕田的问题。以上内容为魔方格学习社区（mofanggecom）原创内容，未经允许不得转载！与“ 同学们对实验“ 煅烧石灰石 ”展开深入探究．①煅烧石灰石．可观察到石灰 ”考查相似的试题有：（浦东模拟）．同学们对实验“ 煅烧石灰…查看次数：添加时间：--121904作者：xueyou（浦东模拟）．同学们对实验“ 煅烧石灰石 ”展开深入探究。②为证明石灰石已分解，三位同学从其他角度设计方案如下：Ⅰ．甲同学按图一所示进行实验（煤气灯亦能达到石灰石分解的温度），观察到烧杯内壁石灰水变浑浊，写出石灰水发生反应的化学方程式____。③为测定石灰石的纯度，丙同学将他刚才煅烧后的固体放入足量稀盐酸中，又产生mg气体，结合上述数据计算可知，丙所取的这块石灰石中含碳酸钙_mol（用m表示）。铁丝在纯氧中燃烧如图所示，点燃火柴后立连同铁丝快速深入集气瓶中下部（未接触水），但铁丝未燃烧，针对上述操作，请提出一条改进建议。用草酸钠（NaCO）分解产生的CO石灰石煅q見f歐还原CuO（铁架台略）①实验开始，应先

点燃A处酒精灯，过一会再点燃B处酒精灯，这样操作的目的是_____（3）_____。快速做煅烧石灰石实验22--2327作者：佚名来源转载查看评论（条）字号：大中小在初高中的化学教材中都涉及到煅烧石灰石的分解反应，一般加热工具在讲台上不易得到千度之上的火焰。现在介绍一种简易快速煅烧石灰石的实验方法（图）：准备普通酒精灯（把灯芯调大一些）装氧气的沉浮式贮气瓶（连在乳胶管上的玻璃导管换成0cm长的细铁管）石灰石薄片（或贝壳）ml烧杯（装ml水，向水中滴加~滴酚酞试剂）坩埚钳。实验步骤.1点燃酒精灯，打开沉浮式贮气瓶的活塞导管，把细长的铁导管由下向上插进酒精灯的焰心位置，铁导管与酒精灯火焰成°角，火焰在氧气流的吹动下，形成向上倾斜°角的高温焰锋。

煅烧实验

用坩埚钳夹持石灰石薄片（或贝壳）在高温焰锋上灼烧min，而后把石灰石薄片（或贝壳）投入滴加了酚酞的水里，搅拌，水呈现红色。化学反应方程式：CaCO→CaO+CO↑CaO+HO→Ca(OH)▲探究实验设想提示煅烧石灰石实验的关键是在课堂上快速获得稳定的高温火焰，实验全过程应该安全稳定。

原文地址：http://jawcrusher.biz/psj/PPbfShiHuiAJCmi.html