山东石子研磨法生成活性碳酸钙

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

山东石子研磨法生成活性碳酸钙

同学们对美术组的环保石头纸（主要成分为碳酸钙，加入适量聚乙烯和少量胶合剂）展开探究：拓展实验一探究影响石头纸与盐酸反应快慢的因素甲乙两同学设计实验如下：甲乙实验过程现象试管①②③中产生气泡快慢的顺序为：①＞②＞③。

分析结论Ⅰ碳酸钙与稀盐酸反应的化学方程式为Ⅱ对比甲同学实验①②可知，，化学反应的速度越快；Ⅲ对比甲同学实验（填实验序号）可知，反应物的接触面积越大，反应速率越。拓展实验二测定石头纸中碳酸钙的质量分数甲组同学的方法是：（同温同压下，不同气体混合后体积等于混合前各气体体积之和。

）将样品与稀盐酸反应，测定反应后生成CO的体积，再换算为质量，最后根据CO的质量求出样品中碳酸钙的质量。接仪器，夹紧弹簧夹，向a中加入一定量的水，如果ab中有稳定的高度差，说明：装置（I）气密性（选填“良好”或“漏气”）②图（II）装置中油层的作用是_；③反应停止后，（填序号）可使反应前后油层上方气体压强和外界大气压相同，此时排出水的体积为生成二氧化碳的体积。A．水平移动量气管B．上下移动量气管Ⅰ CaCO+HCl=CaCl+HO+CO↑；Ⅱ盐酸的浓度越大（溶质质量分数越大）Ⅲ②③；快Ⅳ时间；（计算器示数），锥形瓶及药品的质量（电子天平示数）或CO的质量。马上分享给同学据魔方格专家权威分析，试题“同学们

山东石子研磨法生成活性碳酸钙

对美术组的环保石头纸（主要成分为碳酸钙，加入适量聚乙烯和 ”主要考查你对实验室制取和收集气体的思路，二氧化碳的性质实验，化学实验数据的分析，家庭小实验趣味实验等考点的理解。

考点名称：实验室制取和收集气体的思路实验室制取气体的思路：．知识要点详解在初中化学中，主要应掌握OHCO的实验室制法。：研究反应原理一根据所选药品的状态和反应条件，选择适当的仪器组成相应的实验装置一根据实验装置的特点，设计合理的实验操作步骤，预测可能的注意事项一根据所制取气体的性质，选择相应的收集检验验满及验纯的方法。

确定收集装置的原则——气体的收集方法是由该气体的性质，如密度在水中的溶解性是否与空气或水反应是否有毒等决定的。

气体发生装置：①“ 固+固 ”的反应，简称“ 固体加热型 ”，装置如图A所示，如用KMnO或KClO和MnO制O。

同B装置相比，D装置具有便于添加液体药品，制取的气体量较多的优点；C装置不仅添加液体药品方便，而且可通过导管上的开关控制反应的发生和停止；E装置可通过分液漏斗的活塞控制加入药品的量和速度。③“ 固+液 ”的反应的发生装置的其他改进：为了节约药品，方便操作，可设计如下图所示装置，这些装置都可自动控制。当打开弹簧夹时，溶液进入反应器内开始反应；当关闭弹簧夹时，气路不通，反应产生的气体将溶液压出反应器外，液体与同体分离，反应停止。

②用向上排空气法收集气体，应注意将导管伸到接近集气瓶瓶底，同时应在瓶口盖上玻璃片，以便尽可能地排尽空气，提高所收集气体的纯度。使用排空气法收集的气体比较十燥，但纯度较低，需要验满(可燃性气体则要注意安全，点燃之前一定要验纯，否则有爆炸危险)药品的选取和实验方案的设计：可行性：所选取的药品能制得要制取的气体；药品廉价易得；适宜的条件：要求反应条件易达到，便于控制；反应速率适中：反应速率不能太快或太慢，以便于收集或进行实验；气体尽量纯净；注意安全性：操作简便易行，注意防止污染。

注意：①给同体加热时．试管口要略向下倾斜；②用加热KMnO或KClO(MnO作催化剂)的方法制取O，若用排水法收集，实验完毕时应先把导管移出水槽再移走酒精灯；③固体跟液体反应制取气体时，要注意长颈漏斗末端要插入液面以下进行液封，以防漏气。常用吸收剂如下表：HO转化法：通过化学反血，将杂质气体转化为所要得到的气体：如除去CO中的CO，可将混合气体通过足量的灼热CuO+COCu+CO气体的干燥：气体的干燥是通过干燥剂来实现的，选择干燥剂要根据气体的性质。

一般原则是：酸性干燥剂不能用来干燥碱性气体，碱性干燥剂不能用来干燥酸性气体，干燥装置由干燥剂的状念决定．常见的干燥剂除NH外的所有气体NH干燥装置的选择①除杂试剂为液体时，常选用洗气瓶，气体一般是

“ 长进短出 ”，如下图A。检验多种气体的先后顺序(一般先验水蒸气)：有多种气体需要检验时，应尽量避免前步检验对后步检验的干扰。检验水蒸气，再通过澄清的石灰水检验CO确定气体收集方法的技巧：排水集气法山东石子研磨法生成活性碳酸钙适用于“ 不溶于水且小与水反应的气体 ”，如下图A。向上排空气法山东石子研磨法生成活性碳酸钙适用于“ 密度比空气大且小与空气成分反应的气体 ”(相对分子质量大于9的气体)，如下图B。

根据给出的仪器或装置进行选取时，应明确制取气体的发生装置主要是两套(同体加热型和固液常温型)，依据反应物的状态和反应条件来确定选用哪套发生装置；气体的收集装置主要就是三套(向上排空气法向下排空气法和排水法)，依据气体的性质来确定选用什么样的收集装置。(或二氧化碳溶于水显酸性)二氧化碳能溶于水装置：现象：塑料瓶变瘪结论：二氧化碳能溶于水。

原文地址：http://jawcrusher.biz/ptsb/NlsFShanDongR8wEU.html