岩石以石灰岩为主是制造水泥、石灰、轻质碳酸钙

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

岩石以石灰岩为主是制造水泥、石灰、轻质碳酸钙

（九年级上科学）我省一些地区岩石以石灰岩为主，石…查看次数：添加时间：--作者：zhu（九年级上科学）我省一些地区岩石以石灰岩为主，石灰石储量达亿吨，是制造水泥石灰轻质酸钙的主要原料来源。

某校科学探究小组同学把一块从石灰岩矿山带来一些石灰石做纯度分析，进行了如下实验：①天平准确称取克石灰石放入甲图A装置中，同时加入足量稀盐酸。文件简介初中科学复习化学专题汇编（五）：第八部分《化学方程式（计算）》练习姓名----------一）目标：了解：描述催化剂的概念；知道催化剂在化学反应中的作用；描述质量守恒定律；描述化学方程式表示的意义。二）练习：乙醇（化学式CHOH）是一种能替代汽油等燃料的清洁能源，但在氧气不足时燃烧除生成二氧化碳和水外，岩石以石灰岩为主是制造水泥、石灰、轻质碳酸钙还会生成一氧化碳。现有克乙醇与定量的氧气点燃后发生如下反应：XCHOH+O=YCO+ZCO+HO判断悉数x的值是▲计算反应后生成一氧化碳的质量。焊接金属（水焊）时使用的乙炔（CH）气体，就是由电石发生如下反应生成的：CaC+HO=Ca(OH)+CH↑，通常使用如图甲所示简易装置。

标准状况下乙炔空气和氧气的密度为：物质名称乙炔空气氧气密度(克/升)根据上述内容推断乙炔具有的化学性质是▲；在实验室用电石制乙炔时，可采用图乙所示的▲收集装置；实验室若制取克的乙炔气体，理论上需要

岩石以石灰岩为主是制造水泥、石灰、轻质碳酸钙

电石多少克？．鸡蛋壳的主要成分是碳酸钙，为测定鸡蛋壳中的碳酸钙含量，某同学将鸡蛋壳洗净充分干燥并捣碎，展开了下列探究。将溶质质量分数为%的浓盐酸配制成0%的稀盐酸，操作步骤为：步骤：计算所需浓盐酸和水的体积；步骤：根据计算结果，用▲分别量取所需的浓盐酸和水；步骤：将浓盐酸倒入水中并用玻璃棒搅拌得到稀盐酸。

测得各自的质量后，将鸡蛋壳置于如图所示的锥形瓶中，打开分液漏斗中的活塞，使其充分反应，直到不再产生气泡为止(假设装置中的稀盐酸足量，鸡蛋壳中的其他物质不与稀盐酸反应)。

实验数据记录如下表：反应前鸡蛋壳的质量克装置和稀盐酸的总质量克反应后装置及其内容物的总质量克请计算该鸡蛋壳中碳酸钙的质量分数。下列关于该反应的说法中，正确的是A．反应中MnO是催化剂B．反应前后Mn元素的化合价不变C．该反应为化合反应D．生成物LiMnO为氧化物．精盐(NaCl)和纯碱(NaCO)是家庭厨房中两种常见物质。小明想知道岩石以石灰岩为主是制造水泥、石灰、轻质碳酸钙们的催化能力是否相同，在实验室进行相关实验，获得实验数据如下表：在催化剂的回收过程中，要进行过滤操作，需要的玻璃仪器有玻璃棒烧杯▲；本实验中，三种催化剂的催化能力最弱的是▲；利用表中数据，请计算第组实验中分解的KClO的质量。

．据报道：年月日下午，我市某气雾剂厂车间内铝粉起火，因工作人员缺乏消防知识，用水灭火，结果发生爆炸。小科查找了有关资料，发现金属铝在加热条件下能和水发生反应，化学方程式为：Al+HO△Al(OH)↓+H↑。发生这次爆炸的直接原因是（用化学方程式表示）；其实，有些火灾也不能用水灭火，如（举一例）。

制造水泥

．为了测定某种黄铜(铜和锌的合金)的组成，取该黄铜样品碎屑g，把g稀硫酸分次加入到该样品中，测得数据记录如下表：第次第次第次第次加人稀硫酸质（g)剩余固体质量(g)7767．．第次测得剩余固体质量为7g，其成分为▲。

．某同学为了测定黄铜屑（由锌和铜形成的合金）样品组成，取四份样品分别加稀硫酸反应，其实验数据记录如下表。样品第份第份第份第份取样品质量（g）取稀硫酸质量（g）0.080.00.060.0产生气体质量（g）0.0.8.0.0试计算：经分析，在第份样品测得的数据中，（填物质）完全反应了。．柑桔是主要的农产品之但一些地方由于化肥施用不合理，对柑桔品质土壤结构等造成不良影响，因此要提倡科学施肥，多用农家肥料，如草木灰(其有效成分是KCO)等。某兴趣小组为了测定草木灰中KCO的含量，利用KCO与足量的稀盐酸反应进行实验，反应式为：KCO+HCl===KCl+HO+CO↑有关数据如下表：称取草木灰样品的质量（克）稀盐酸中HCl的质量分数收集的CO

岩石以石灰岩为主是制造水泥、石灰、轻质碳酸钙

质量（克）%假设草木灰中除KCO外，其岩石以石灰岩为主是制造水泥、石灰、轻质碳酸钙物质均不含K元素，也不与稀盐酸反应；CO的损失不计。试计算：反应时实际消耗稀盐酸的质量是多少克?该草木灰中含KCO的质量分数是多少?施用草木灰．主要是使土壤中增加钾元素。

若向某果园施用上述草木灰千克，则相当于向其中增加多少千克的钾元素?．某样品为铜和氧化铜的混合物，为测定其中氧化铜的质量分数，取g此样品，将g稀盐酸分四次加入样品中，每次充分反应后经过滤洗涤干燥等操作，最后称量，所得数据见下表：序号加入稀盐酸的质量／g剩余固体的质量/g第次6第次第次8.5第次n上表中n的数值为。

横亘在我省衢江开化常山的千里岗山脉的岩石以石灰岩为主，石灰石储量达亿吨，是制造水泥石灰轻质碳酸钙的主要原料来源。

二氧化硫形成硫酸的化学方程式可表示为：SO+HO+O====HS，试计算千克的二氧化硫完全反应生成硫酸多少千克？除火山等自然因素外，人类的活动也会加剧酸雨的形成。

初中科学复习化学专题汇编（五）：第八部分《化学方程式（计算）》※下载内容预览预览不包含片，只是文字内容，需要完整资源请下载Word查看。

原文地址：http://jawcrusher.biz/scpz/uUBEYanShiUD3DO.html