

## 咸宁石灰石石灰的用途

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**



### 咸宁石灰石石灰的用途

静置后，取少量的上层料液，稀释后滴加无色酚酞试液，料液应变为 色同学们对上层料液的成分产生了兴趣，请你一起参加他们的探究活动。提出问题料液中含有哪些溶质？交流讨论 一定含有NaOHNaCl 可能咸宁石灰石石灰的用途还含有其咸宁石灰石石灰的用途溶质甲同学推断只有Ca(OH)乙同学推断只有NaCO丙同学推断有Ca(OH)也有NaCO通过进一步讨论，大家一致认为丙同学的推断是错误的，理由是 （用化学方程式表示）。若加工Kg的鸭蛋，需要烧碱的质量是多少千克？（请写出计算过程）蛋白质反应过程放热红交流讨论Ca(OH)+NaCO==CaCO +NaOH探究结论甲知识应用酸碱中和；Kg。（0.资阳市）（分）某同学把自制的一种黄色花汁，分别滴加到下列不同的试剂中，并记录观察到的现象如下表所示。

胃酸的主要成分是盐酸，胃舒平（主要成分Al(OH)）和小苏打常用于治疗胃酸过多症，写出小苏打治疗胃酸过多症时的化学反应方程式。参考答案：可以肥皂水NaHO+HCl==NaCl+HO+CO Ca(OH)+CO==CaCO +HO（0.兰州市）（分）用下列物质的序号填空： 甲烷 烧碱 氧气 碳酸氢钠 熟石灰可用于气割气焊的单质是；天然气的主要成分是；发酵粉的主要成分是；可用于改良酸性土壤的碱是。

。（0.宜宾市）（分）现有下列十种物质： NaHCO； NaCO； Ca(OH)； CaO； CuSO； CuSO·HO；

## 咸宁石灰石石灰的用途

甲醛；CO；CO<sub>2</sub>；SO<sub>2</sub>。俗名叫纯碱的是，叫熟石灰的是，叫胆矾的是可用于治疗胃酸过多的是，在空气中会导致酸雨形成的是与血液中的血红蛋白结合导致生物体中毒的是，其水溶液可用于浸泡动物标本的是。属于盐类的是？；；？；；；？（201金华）对知识的归纳和总结是学好科学的重要方法。在学习了碱的性质后，小红同学总结了氢氧化钙的四条化学性质（如图），氢氧化钙与图中四类物质能够发生化学反应。利用氢氧化钙与盐反应的性质，可以除去氢氧化钠溶液中少量的氢氧化钙杂质，请写出该化学反应的方程式。

红Ca(OH)<sub>2</sub>+Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>=CaCO<sub>3</sub>+2NaOH。（0.内江市）（分）某化学实验活动小组的同学为了探究实验室中久置的氢氧化钠固体的成分，进行了有关实验。请你参与他们进行的探究活动：提出问题久置氢氧化钠固体的成分是什么？猜想与假设猜想：全部是NaOH；猜想：全部是Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>；猜想：。实验与探究为了进一步的验证猜想结果，小明同学提出如下实验方案：继续步骤二的实验，过滤，然后向滤液中滴加无色酚酞试液，若酚酞变红，则猜想成立；若酚酞不变红，则猜想成立。小华同学立对小明同学的方案提出了质疑，通过查阅资料知道，氯化钡溶液呈中性，不能使无色酚酞试液变红，但碳酸钠溶液呈性（填“酸”或“碱”），能使酚酞变红，因此他认为该方案的操作步骤中应该改进的是。实验如下：准确称取m克固体样品于试管中，加蒸馏水完全溶解，然后滴加足量氯化钡溶液，充分反应后过滤洗涤干燥称得沉淀的质量为n克，若猜想成立，则m与n的关系式为（用含m和n的等式或不等式表示，下同）；若猜想成立，则m与n的关系式又为。猜想与假设猜想：NaOH和Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>实验与探究1..n=m/(或n=m或m=n/或m=n)nm/(或nm)反思与交流CO<sub>2</sub>+NaOH=Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>+H<sub>2</sub>O。（咸宁市）某实验小组的同学用氢氧化钙溶液和盐酸进行酸碱中和反应的实验时，向烧杯中的氢氧化钙溶液加入稀盐酸一会后，发现忘记了滴加指示剂。

提出问题该烧杯内溶液中的溶质是什么？猜想猜想一：可能是CaCl<sub>2</sub>和Ca(OH)<sub>2</sub>；猜想二：可能只有CaCl<sub>2</sub>；猜想三：\_\_\_\_\_。进行实验实验步骤：取少量烧杯内溶液于试管中，滴入几滴酚酞溶液，振荡实验现象：\_\_\_\_\_结论：猜想一不正确实验步骤：实验步骤取少量烧杯内溶液于另一支试管中，逐滴加入碳酸钠溶液至过量实验现象：\_\_\_\_\_结论：猜想二不正确，猜想三正确反思与拓展在分析化学反应后所得物质成分时，除考虑生成物外咸宁石灰石石灰的用途还需考虑\_\_\_\_\_。

## 石灰石 石灰

根据所学化学知识，验证烧杯内溶液中的溶质含有HCl，除以上方案外，下列哪些物质单独使用也能完成该实

## 咸宁石灰石石灰的用途

验？\_\_\_\_\_（填序号）a. pH试纸 b. 铜 c. 紫色石蕊溶液 d. 硝酸银溶液烧杯中的溶液未经处理直接倒入下水道，可能造成的危害是\_\_\_\_\_（写一条）。 $\text{Ca(OH)}_2 + \text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$  可能是 $\text{CaCl}_2$ 和 $\text{HCl}$  溶液无明显变化（或溶液不变红色） 先有气体产生，后产生沉淀 反应物的用量 ac 腐蚀铁质下水管（或污染水源）

石灰石（或 $\text{CaCO}_3$ ）1.（01.泸州市）A与B有如下的反应： $\text{A} + \text{B} = \text{C} + \text{D}$ 。

若AB两溶液恰好反应完全，则反应后溶液的pH（填“<”“>”或“=”）；写出AB两溶液反应的化学方程式。稀盐酸， $\text{HCl} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$   $\text{NaOH}$ ,  $\text{Cu(OH)}_2$ ,  $\text{CO}_2 + \text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ . (0连云港) 8.（分）“对比实验”是化学学习中行之有效的思维方法。A燃烧的条件 B铁钉生锈的条件 C证明 $\text{CO}_2$ 与 $\text{NaOH}$ 反应 D分子运动的现象通过实验A，可以说明燃烧的条件之一是，实验中使用铜片，是利用了铜的性（填一条物理性质）对于实验B，一段时间后观察到试管中的铁钉明显锈蚀，由此得出：铁生锈的主要条件是铁与水直接接触。实验C是利用体积相同并充满 $\text{CO}_2$ 的软塑料瓶等量的水（瓶）和 $\text{NaOH}$ 溶液（瓶）进行实验，根据塑料瓶变瘪的程度证明 $\text{CO}_2$ 与 $\text{NaOH}$ 溶液中的溶质确实发生了反应，这一反应的化学方程式为。

当烧杯 中液体是浓氨水时烧杯 中的酚酞溶液由无色变为色；当烧杯 中液体换成浓盐酸，且烧杯 中液体换成滴有酚酞的 $\text{NaOH}$ 溶液时，一段时间后，溶液颜色的变化是。其中盐酸与 $\text{NaOH}$ 反应的化学方程式为，属于反应（填反应类型）达到燃烧所需的最低温度（或达到着火点）导热氧气（或空气）稀盐酸（或稀硫酸）不能 $\text{CO}_2 + \text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$  红色逐渐变成无色  $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$  复分解反应. (0.南宁市) 某化学兴趣小组设计了如右下图所示的装置，对纯碱（ $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ）和小苏打（ $\text{NaHCO}_3$ ）两种固体进行实验探究。在实验过程中，观察到乙仪器中的澄清石灰水变浑浊，请写出丙仪器中发生反应的化学方程式\_\_\_\_\_。

## 石灰石

该实验探究利用的科学方法是\_\_\_\_\_（填“控制变量法”“对比观察法”或“定量分析法”），实验目的是\_\_\_\_\_。酒精灯，烧杯 $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 对比观察法 5.（0.北京市）（分）现有四只烧杯，分别盛有稀盐酸饱和石灰水氯化钙溶液碳酸钠溶液中的一种，并向其中滴加了酚酞或石蕊溶液（如下图所示）。选用下列药品继续实验：铁氧化钙氧化铁稀盐酸饱和石灰水碳酸钠溶液请依据实验回答问题：B中溶液是。取C中溶液于试管中，加入乙，溶液变浑浊；再加入丙，又变澄清，且由红色变为无色，无气泡产生，则乙的化学式为。

饱和石灰水或碳酸钠溶液氧化铁 $\text{FeO} + \text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$   $\text{Ca(OH)}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 + \text{NaOH}$   $\text{CaCl}_2 + \text{HCl} + \text{NaCl}$  酚酞或 $\text{CaCl}_2 + \text{NaCl}$  酚酞. (0.河北省) 乙炔（ $\text{CH}_2$ ）气体和氧气反应能产生高温火焰，工人师傅常用氧炔焰切割或焊接金属。中考化学

真题——酸碱盐(含答案)中考化学真题——酸碱盐(含答案)\_中考\_初中教育\_教育专区。

### 石灰石灰石

经过研发优化工艺，结合生产实践不断调整，我公司开发出节能环保符合成品要求的脱硫剂（石灰石）制粉生产线。天津市西青区尖峰制钉厂，成立于年，是一家集研发生产销售于一体的大型钉子生产企业。阳澄湖大闸蟹的维生素需要江苏大闸蟹的维生素需要苏州大闸蟹的维生素需要巴城大闸蟹的维生素需要：维生素是维持甲壳动物正常生理功能必需的营养素。

原文地址：<http://jawcrusher.biz/xkj/IYPeXianNingOs8Wd.html>