石灰石生产碳酸钙工艺

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

石灰石生产碳酸钙工艺

请你仍然用石灰石为原料，其他试剂任选，设计另外一种制备碳酸钙的实验方案，将你的实验方案用流程图的形式表示出来：据魔方格专家权威分析，试题“某化工厂用石灰石制取碳酸钙，流程图为请写出上述方案中所依据”主要考查你对盐的性质，化学反应方程式的书写等考点的理解。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

石灰石生产碳酸钙工艺

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日常生活中石灰石生产碳酸钙工艺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，消除了石灰石生产碳酸钙工艺的缺点，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。考点名称：化学反应方程式的书写化学方程式的书写原则遵循两个原则：一是必须以客观事实为基础，绝不能凭空设想主观臆造事实上不存在的物质和化学反应；二是遵循质量守恒定律，方程式两边各种原子的种类和数目必须相等。配：根据反应前后原子的种类和数目不变的原则，在反应物和生成物的化学式前配上适当的化学计量数，使各种元素的原子个数在反应前后相等，然后将横线变成等号。

原文地址：http://jawcrusher.biz/psj/d3mdShiHuivFKgl.html