

如果分离掉煤炭中含有的碳酸钙

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



如果分离掉煤炭中含有的碳酸钙

已知氢氧化钙和碳酸钙在水中分别存在下列溶解平衡： $\text{Ca}(\text{OH})_2(\text{s}) \rightleftharpoons \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^-$ ， $\text{CaCO}_3(\text{s}) \rightleftharpoons \text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-}$ 。写出上述两个反应的化学方程式： SO_2 与 CaCO_3 悬浊液反应：_____； SO_2 与 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 悬浊液反应：_____。

在二十世纪的~年代的年间，由发电厂排放的 SO_2 增加了%，但由于建造高烟囱的结果，地表面 SO_2 浓度却降低了%之多。 $\text{SO}_2 + \text{O}_2 + \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons (\text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}) + \text{CO}_2$

$\text{SO}_2 + \text{O}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons (\text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}) + \text{Ca}(\text{OH})_2$ 微溶，澄清的石灰水中 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 的浓度小，不利于吸收 SO_2 。不可取，因为 SO_2 的排放总量没有减少，其进一步形成的酸雨仍会造成对全球环境的危害。 $\text{SO}_2 + \text{O}_2 + \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons (\text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}) + \text{CO}_2$

反应原理：相当于弱酸制更强的酸，再氧化。或 $\text{SO}_2 + \text{O}_2 + \text{CaCO}_3 \rightleftharpoons \text{CaSO}_4 + \text{CO}_2$ $\text{SO}_2 + \text{O}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons (\text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O})$

反应原理：相当于酸碱中和反应，再氧化。或 $\text{SO}_2 + \text{O}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightleftharpoons \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ 用熟石灰的悬浊液而不用澄清石灰水的理由是： $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 微溶，澄清的石灰水中 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 的浓度小，不利于吸收 SO_2 。这种方法不可取，因为 SO_2 的排放总量没有减少，其进一步形成的酸雨仍会造成对全球环境的危害。马上分享给同学

据魔方格专家权威分析，试题“已知氢氧化钙和碳酸钙在水中分别存在下列溶解平衡： $\text{Ca}(\text{OH})_2(\text{s}) \rightleftharpoons \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^-$ 。”主要考查你对室内空气污染，大气污染改善大气质量，水的净化与处理，水体污染爱护水资源等考点的理解。

下列仪器是实验室常用仪器，根据所学知识回答下列问题：实验室制取 NO ，应该选择的实验仪器

如果分离掉煤炭中含有的碳酸钙

为_____ (填写仪器序号); 用这样的装置我们如果分离掉煤炭中含有的碳酸钙还可以在实验室制取的气体有_____, 制取该气体的化学方式为_____。制取NO的实验应该在通风橱中操作, 尾气通入氧气后用碱溶液吸收处理, 据此可推断出NO的两条化学性质: _____; _____。某学校学生在实验室做验证质量守恒定律的实验, 实验台上准备了以下四组物质及下图所示的仪器, 试回答: A碳酸钠溶液和稀盐酸 B氢氧化钙溶液和氯化钠溶液 C氧化铜和稀硫酸 D氢氧化钠溶液和硫酸铵 请你帮助实验同学确定实验能验证成功的一组物质是_____, 选择其中一种不正确的选项, 回答其不正确的原因_____ ; 小峰同学为了进一步验证质量守恒, 他另选了氢氧化钠溶液和稀硫酸, 用上述仪器开始实验。

. 取实验中变质的原溶液少许于试管中, 放置分钟, 向试管中加过量的_____溶液, 充分反应后过滤。拓展与应用老师建议他们可以通过改变实验装置的方法来尽可能的避免实验中导致试剂变质, 你对实验装置有何改进设想。

(语言描述和画图均可) 五计算题 (本题包括小题, 共分) 5. 甲醛是室内装修的隐形杀手, 甲醛的化学式 CHO , 请回答下列问题: 甲醛中碳氢氧元素的质量比_____ ; 甲醛中碳元素的质量分数为_____。6. 将 100g 碳酸钠溶液和 53.7g 氯化钡溶液混合后, 恰好完全反应, 过滤得滤液的质量为 34g 。答案: 一. 选择题 CBACBDDBDDBA 二. . 氢氧根离子; 硫化亚铁; $\text{Hg}(\text{NO})$; 食盐; 氢原子氧原子. AC; ; 都有个电子层最外层都有个电子等. NHCl ; 质量守恒定律; -. a; ; ; 冷却结晶 三简答题. 一氧化碳和氧化铜加热; 正确; 氢氧化钡和硫酸铜; 盐酸和氧化铁。含碳量小, 燃烧较完全, 对大气污染轻; 增大接触面积; 盐酸与螺母反应使螺母变形; 用的是硬水, 将水加热。

评论发表评论相关知识更多相关知识其他回答阿狸式爆扣-6-目前, 市场上的钙剂种类很多, 主要分为有机钙和无机钙两类。有机钙虽然含钙量较少, 但溶解度好, 在体内容易被吸收, 如葡萄糖酸钙, 乳酸钙, 醋酸钙, 枸橼酸钙, 苏糖酸钙, 磷酸氢钙等; 无机钙固然含钙高, 但不易溶解, 在胃中与胃酸作用后使钙游离出呈离子状态, 才能被体内吸收, 像碳酸钙, 活性钙都属于无机钙。

评论发表评论0瀟擗夔擗姦 6-无机钙主要有碳酸钙柠檬酸钙乳酸钙有机钙类有葡萄糖酸钙乳酸钙门冬氨酸钙。

因此要慎用! 评论发表评论SOS0用户-6-有机物有机物是有机化合物的简称, 所有的有机物都含有碳元素。现在不仅许多天然产物可以用人工方法合成, 而且可以从动植物煤石油天然气等分离或改造加工制成多种工农业生产 and 人民生活的必需品, 象塑料合成纤维农药人造橡胶等。

如果分离掉煤炭中含有的碳酸钙

如酶（细胞的催化剂）可识别生物分子中的特殊功能团并催化其结构发生特征性变化，大多数生物分子是多功能的，含有两种或多种功能团。

原文地址：<http://jawcrusher.biz/ptsb/ekmERuGuoHYqK3.html>