

山东铜矿加工怎样提取硫酸钡

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



山东铜矿加工怎样提取硫酸钡

回答下列问题：矿石用稀硫酸浸出过程中氧化亚铜发生的反应为： $\text{CuO} + \text{H}^+ = \text{Cu}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$ ；请写出该过程中发生的另一个氧化山东铜矿加工怎样提取硫酸钡还原反应的离子方程式：_____。

取该矿石样品g，用mLmol/LH₂SO₄溶液浸取后，山东铜矿加工怎样提取硫酸钡还需加入mLmol/LFe(SO₄)₂溶液才能使铜全部浸出，浸取液经充分电解后可得到6.gCu。

求铜矿石样品中氧化亚铜和氧化铁的质量分数？ $\text{Cu} + \text{Fe}^{2+} = \text{Fe}^{3+} + \text{Cu} + \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ +Cu+HSOHSOCuO：.6%；FeO：.%
据好范本试题专家分析，试题“某铜矿石含氧化铜氧化亚铜三氧化二铁和大量脉石（SiO₂），现采用”主要考查你对工业生产其他物质（工业制备碳酸锂，硫酸钡等化工原理），单质铜，金属非金属的有关计算等考点的理解。关于这些考点的“档案”如下：考点名称：工业生产其他物质（工业制备碳酸锂，硫酸钡等化工原理）硫代硫酸钠的工业制法亚硫酸钠将纯碱溶解后，与（硫磺燃烧生成的）二氧化硫作用生成亚硫酸钠，再加入硫磺沸腾反应，经过滤浓缩结晶，制得硫代硫酸钠。 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{SO}_2 = \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{CO}_2$ $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{S} + \text{H}_2\text{O} = \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 硫化碱法利用硫化碱蒸发残渣硫化钡废水中的碳酸钠和硫化钠与硫磺废气中的二氧化硫反应，经吸硫蒸发结晶，制得硫代硫酸钠。

$\text{Na}_2\text{S} + \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{SO}_2 = \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 + \text{CO}_2$ 氧化亚硫酸钠和重结晶法由含硫化钠亚硫酸钠和烧碱的液体经加硫氧化；亚硫酸氢钠经

山东铜矿加工怎样提取硫酸钡

加硫及粗制硫代硫酸钠重结晶三者所得硫代硫酸钠混合浓缩结晶，制得硫代硫酸钠。

$\text{Na}_2\text{S} + \text{S} + \text{O} = \text{Na}_2\text{SO}_3$ 重结晶法将粗制硫代硫酸钠晶体溶解（或用粗制硫代硫酸钠溶液），经除杂，浓缩结晶，制得硫代硫酸钠。

砷碱法净化气体副产利用焦炉煤气砷碱法脱硫过程中的下脚（含 Na_2SO_3 ），经吸滤浓缩结晶后，制得硫代硫酸钠。高锰酸钾的工业制法工业上利用二氧化锰制备高锰酸钾，其步骤是二氧化锰与氢氧化钾共熔并通入氧气： $\text{MnO}_2 + \text{KOH} + \text{O} = \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ 电解锰酸钾溶液： $\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{H}^+ + \text{KOH}$ 高锰酸钾常见的制备方法有以下两矿石中取得的二氧化锰和氢氧化钾在空气中或混合硝酸钾（提供氧气）加热，产生锰酸钾，再于碱性溶液中与氧化剂进行电解氧化得到高锰酸钾。

山东铜矿加工

$\text{MnO}_2 + \text{KOH} + \text{O} = \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{H}^+ + \text{KOH}$ 也可以用 MnSO_4 在酸性环境中中和二氧化铅（ PbO_2 ）或铋酸钠（ NaBiO_3 ）等强氧化剂反应产生。

反应方程式石英制硅（冶金级），这一步是粗硅制取硅商业上是由高纯度的石英砂和木头，焦炭和煤使用碳棒电极在电弧炉中制得。

在高于 2000°C 的温度下，依照下列方程式碳把石英砂还原成硅： $\text{SiO}_2 + \text{C} = \text{Si} + \text{CO}$ 这一过程所制的硅称为冶金级硅。

高纯硅的制备在制备高纯硅之前，需要把粗硅转化成三氯化氢硅（ $^\circ\text{C}$ ）： $\text{Si} + \text{HCl} = \text{HSiCl}_3 + \text{H}_2$ 接着，通过精馏使 HSiCl_3 与其氯化物分离，经过精馏的 HSiCl_3 ，其杂质水平可低于 $10^{-6}\%$ 的电子级硅要求。

$\text{HSiCl}_3 + \text{Si} + \text{HCl} = \text{SiCl}_4$ 考点名称：单质铜物理性质：有金属光泽，紫红色金属，密度为 8.9g/cm^3 ，熔点为 1083°C ，质软，具有良好的导电导热性（仅次于银）和延展性。化学性质：与氧气反应：铜在干燥的空气中很稳定，但在潮湿的空气中易被腐蚀，易发生反应：（碱式碳酸铜，铜绿，也是孔雀石的主要成分）与其他非金属反应（棕黄色的烟）（黑色固体）通入 O_2 时与盐酸硫酸的反应与强氧化性酸（浓硫酸硝酸）反应与盐溶液反应考点名称：金属非金属的有关计算包括金属及化合物金属与非金属化合物非金属化合物之间的反应的计算，解此类题的关键是正确的写出反应方程式，明确物质间的等量关系。通过一次粗选一次精选一次扫选的浮选闭路工艺，可获得产

山东铜矿加工怎样提取硫酸钡

率为%,含Cu%Agg/t的含银铜精矿,其CuAg回收率分别可达%69%。

铜资源供需矛盾日益突出,铜资源的短缺对许多矿山和冶炼生产厂家造成的影响不言而喻,严重制约了地方经济的健康发展。

原文地址：<http://jawcrusher.biz/scpz/WkCIShanDongOAm28.html>