

山东大理石怎样从铜矿中提炼铜

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



山东大理石怎样从铜矿中提炼铜

T实验室制取气体气体的性质探究主要考查CO₂、NH₃气体，氯气和氨气的实验室制取原理的化学方程式二氧化硫的性质，如漂白性、还原性、氧化性；及相关问题设置，如装置的连接顺序、装置中试剂的作用及尾气的吸收、防倒吸装置的选取等。注意对图表或图象的分析，如化学平衡图象、物质成分的鉴定（计算量有可能增加）注重实验评价与方案的设计，将是一个新的动向，主要包括物质成分的鉴定、实验装置设计存在的优点和缺陷，并进行改造。写出实验室制取气体的反应离子方程式_____

操作B和过滤A中都用到一种相同的仪器，山东大理石怎样从铜矿中提炼铜在操作B中的作用是_____

为得到比较纯净的FeCl₃·6H₂O，操作B须采取的措施

是_____。（请加上必要的文字和化学方程式说明）

若通入的气体的量不足，则最后制得的氯化铁晶体不纯净，这是因为过滤A后的溶液含有杂质。请设计合理的实验，验证溶液U中的成分，并判断通入气体的量是否不足（供选择的试剂：酸性KMnO₄溶液、KSCN溶液、氯水）气体和氯气都能使品红试剂褪色，请你设计三种以上的实验方案进行鉴别。

氯气Fe²⁺+H₂O+H⁺=Fe³⁺+H₂O、MnO₂+H⁺+Cl⁻=Mn²⁺+Cl₂+H₂O两种操作都用到了玻璃棒，操作B是加热蒸发结晶，故其作用为搅拌，防止局部过热，引起滤液飞溅。在HCl的气流中加热蒸干，目的是防止Fe²⁺的水解，因Fe²⁺在水解反应

山东大理石怎样从铜矿中提炼铜

中生成了HCl气体，山东大理石怎样从铜矿中提炼铜易挥发，对应的化学方程式为 $FeCl_3 + H_2O \rightleftharpoons Fe(OH)_3 + HCl$ ，在加热的条件，水解反应进行比较彻底。

山东铜矿

FeCl₃或Fe³⁺，取过滤A后的少量溶液，加入几滴KSCN溶液，溶液显红色，则表明溶液中有Fe³⁺（FeCl₃）；另取一份溶液，加入几滴酸性KMnO₄溶液，若KMnO₄溶液退色，则表明溶液中有Fe²⁺（或FeCl₂），说明通入的气体的量不足；若KMnO₄溶液不退色，则说明通入的气体的量充足。某实验小组用工业上废弃固体（主要成分CuS和FeO）混合物制取粗铜和Fe(SO₄)晶体，设计的操作流程如下：某同学取少量的溶液B向其中加入过量的某种强氧化剂，再滴加KSCN溶液，发现溶液变红色，放置一段时间后，溶液褪色，该同学猜测溶液褪色的原因是溶液中的SCN⁻被过量的氧化剂氧化所致。现给出以下试剂：mol·L⁻¹ - 硫酸 mol·L⁻¹ - NaOH溶液 mol·L⁻¹ - Fe(SO₄)溶液 0%KSCN溶液 蒸馏水。简要说明实验步骤和现象；某同学用实验制得的Fe(SO₄)晶体配制mol·L⁻¹的Fe(SO₄)溶液，在称量出Fe(SO₄)晶体后，溶解该晶体的具体操作为。答案：坩埚坩埚钳（分），玻璃棒（分）H₂O；Fe²⁺+H₂O+H⁺=Fe³⁺+H₂O（每空分）取少量褪色后的溶液于试管中（分），逐滴加入过量的0%KSCN溶液（分），如溶液变红色（分），说明乙同学的猜测是合理的，如不变红色，说明猜测不合理。（或滴加过量的mol·L⁻¹ - Fe(SO₄)溶液，如溶液不变红色，说明合理，若变红色，说明猜测不合理）将称量的晶体置于烧杯中（分），加入适量的稀硫酸（分）和蒸馏水，用玻璃棒搅拌（分）铁黄是一种重要的颜料，化学式为FeO·xH₂O，广泛用于涂料橡胶塑料文教用品等工业。实验室模拟工业利用硫酸渣（含FeO及少量的CaO MgO等）和黄铁矿粉（主要成分为FeS）制备铁黄的流程如下：操作与操作中都用玻璃棒，玻璃棒在两种操作中的作用分别是。查阅资料知，在不同温度下FeO被CO还原，产物可能为FeO Fe₃O₄或Fe，固体质量与反应温度的关系如下图所示。根据图象推断时FeO还原产物的化学式为，并设计一个简单的实验，证明该还原产物的成分（简述实验操作现象和结论）。

山东大理石

答案：搅拌加速溶解（或搅拌加速反应）（分）（只答搅拌也得分）引流（分）空气（分）作氧化剂，将Fe²⁺氧化为Fe³⁺（分）（答氧化剂氧化Fe²⁺或将Fe²⁺转化为Fe³⁺也得分）bd（分）取少量溶液Z置于试管中，滴加过量

山东大理石怎样从铜矿中提炼铜

浓NaOH溶液并微热，将湿润的红色石蕊试纸靠近试管口，试纸变蓝色，证明含有。缺一个要点扣分) FeO (分) 取少量山东大理石怎样从铜矿中提炼铜还原产物置于试管中，加入过量稀硫酸(或稀盐酸)，固体完全溶解且无气泡产生；再向其中滴加KSCN溶液，溶液不变色；最后滴加H₂O溶液，溶液变红色，证明山东大理石怎样从铜矿中提炼铜还原产物为FeO。(分)(要点：三组操作与现象最终结论，少一个扣分) 硫酸工业中废渣的成分为SiO₂FeOAl₂O₃MgO。(配合看：在世纪金榜二轮复习材料页的T) 已知常温下，部分阳离子以氢氧化物形式沉淀时溶液的pH如下：工业上用固体A作原料制取粗硅的化学方程式为实验室用.mol·L的浓盐酸配制50mLmol·L的稀盐酸，所用的玻璃仪器除烧杯玻璃棒和量筒外，山东大理石怎样从铜矿中提炼铜还需要。上述流程中的试剂Y最好选用下列中的(选填字母编号)A.水B.氧化镁C.氨水D.氢氧化钠写出反应F H的离子方程式。实验室可用大理石和稀盐酸反应制取上述流程中所需的CO，仪器如下，装置A产生CO，按气流方向连接各仪器接口，顺序为a，装置C中应盛放的试剂为。明矾石的主要成分是KSO₄·Al(SO₄)₂·Al₂O₃·H₂O，山东大理石怎样从铜矿中提炼铜还含有少量FeO杂质。利用明矾石制备氢氧化铝的流程如下：焙烧炉中发生反应的化学方程式为Al(SO₄)₂+SAIO+SO₂，该反应的氧化剂是_____，若生成molAl₂O₃，则转移的电子数为_____。将标况下1.1L炉气通入mL/LNaOH溶液中，得到一种酸性溶液，则该溶液中各种离子浓度由大到小的排列顺序为_____。

图中加入氧化剂的目的是_____，结合下表回答除铁步骤的最佳pH范围为_____氧化剂若选用KMnO₄，会降低产品的纯度，其原因是_____，实际生产中NaClO作为最佳氧化剂，发生反应的离子方程式为_____。

答案：将Fe²⁺氧化成Fe³⁺，便于沉淀除杂；.9 pH < 将引入新的杂质离子Mn²⁺，Fe²⁺+ClO⁻+H⁺=Fe³⁺+Cl⁻+H₂O。稀硫酸降温结晶过滤洗涤某学习小组设计如下图实验(部分装置)以验证氯气的性质，将氯气依次通过下列装置：通入氯气后，A中的现象是；C装置中发生反应的离子方程式为。供选择的试剂及仪器：稀盐酸稀硝酸BaCl₂溶液Ba(NO₃)₂溶液AgNO₃溶液澄清石灰水试管胶头滴管。滴定：准确量取mL所配溶液于锥形瓶中，将mol·LKMnO₄溶液装入(选填“酸式”或“碱式”)滴定管，滴定至终点，记录数据。

写出试管A中发生反应的化学方程式：_____，为检验生成的气体产物，需从下图选择必要的装置，其正确的连接顺序为(用接口字母表示)a—_____。

_____。利用下列反应可以将粗镍转化为纯度达%的高纯镍：Ni(s)+CO~8080~Ni(CO)(g)，则该反应的H。

山东大理石怎样从铜矿中提炼铜

原文地址：<http://jawcrusher.biz/scpz/QMe3ShanDongubzor.html>