重晶石可溶性硫化物

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

重晶石可溶性硫化物

重晶石可溶性硫化物,重晶石是以硫酸钡(BaSO)为主要成分的非金属矿产品，纯重晶石显白色有光泽，由于杂质及混入物的影响也常呈灰色浅红色浅黄色等，结晶情况相当好的重晶石重晶石可溶性硫化物还可呈透明晶体出现。钻井泥浆加重剂：在一些油气井钻探时，一般使用的钻井泥浆粘土比重为左右，水的比重为，因此泥浆比重较低，有时泥浆重量不能与地下油气压力平衡，则造成井喷事故。在坑道中，重晶石矿石取样一般用刻槽法，对于致密块状矿石，样槽断面可为cm×cm或cm×cm。各种矿石类型都应单重晶石可溶性硫化物,重晶石-开发利用重晶石重晶石是一种很重要的非金属矿物原料，具有广泛的工业用途。 钻井泥浆加重剂：在一些油井气井钻探时，一般使用的钻井泥浆粘土比重为左右，水的比重为，因此泥浆比重较低，有时泥浆重量不能与地下油气压力平衡，则造成井喷事故。

将硫酸钡加热重晶石，使用重晶石可溶性硫化物还原剂就可重晶石可溶性硫化物还原成硫化钡(BaS)，然后与硫酸锌(ZnSO)反应得到的硫酸钡和硫化锌的混合物(BaSO占%，ZnS占%)为锌钡白颜料。各种钡化合物：以重晶石为原料可以制造氧化钡碳酸钡氯化钡硝酸钡沉淀硫酸钡氢氧化钡等化工原料。

化学纯的硫酸钡是测量白度的标准；碳酸钡是光学玻璃的重要原料，重晶石可溶性硫化物重晶石可溶性硫化

重晶石可溶性硫化物

物,基本简介化学品中文名称：重晶石主要成分：纯品外观与性状：白斜方晶体。

化学品英文名称：Barite中文名称：重晶石英文名称：bariumsulfate分子式：BaSO分子量：33.39化学成分：BaO%,SO33.3%。

重晶石可以用作白颜料（我们俗称立德粉），重晶石可溶性硫化物还可用于化工造纸纺织填料，在玻璃生产中重晶石可溶性硫化物可充当助熔剂并增加玻璃的光亮度。结构性质重晶石是以钡(BaSO)为主要成分的非金属矿产品，纯重晶石显白有光泽，由于杂质及混入物的影响也常呈灰浅红浅黄等，结晶情况相当好的重晶石重晶石可溶性硫化物还可呈透明晶体出现。钻井泥浆加重剂：在一些油井气井钻探时，一般使用的钻井泥浆粘土比重为左右，水的比重为，因此泥浆比重较低，有时泥浆重量不能与地下油气压力平衡，则造成井喷事故。答案：CD．下列关于沉淀溶解平衡的说法中不正确的是A．难溶电解质在水中存在沉淀溶解平衡，且是一种动态平衡B．Ksp只与难溶电解质的性质和温度有关，而与沉淀的量和溶液中离子的浓度无关C．Ksp反映了物质在水中的溶解能力，可直接根据Ksp的数值大小比较电解质在水中的溶解能力大小D．可通过Q和Ksp的相对大小，来判断沉淀溶解平衡的移动方向解析：本题考查了沉淀溶解平衡特点以及Ksp的意义影响因素及其应用。

对同类型(阴阳离子个数相同)的难溶电解质可直接根据Ksp的大小比较其溶解度的大小，但对于不同类型(阴阳离子个数不同)的难溶电解质却不能直接根据Ksp的大小比较其溶解度的大小，应通过计算转化为溶解度再进行比较，所以C项是错误的。答案：C．一定温度下，在氢氧化钡的悬浊液中，存在氢氧化钡固体与其电离的离子间的沉淀溶解平衡关系：Ba(OH)(s)??Ba＋(aq)＋OH－(aq)，向此悬浊液中加入少量的氧化钡粉末，下列叙述正确的是A．溶液中钡离子数目减少B．溶液中钡离子浓度减小C．溶液中氢氧根离子浓度增大D．溶液的pH减小解析：原溶液已饱和，加入的BaO粉末与水反应生成的Ba(OH)不会再溶解，但由于消耗了水，使得平衡逆向移动，Ba＋与OH－的数目减少，但重晶石可溶性硫化物们的浓度不变，溶液pH也不变。

答案：A．要使工业废水中的重金属离子Pb＋沉淀，可用硫酸盐碳酸盐硫化物等作沉淀剂，已知Pb＋与这些离子形成的化合物的溶解度如下：化合物PbSOPbCOPbS溶解度/g1.0×－1.81×－71.8×－1由上述数据可知，选用的沉淀剂最好是A．硫化物B．硫酸盐C．碳酸盐D．以上沉淀剂均可解析：产生的沉淀的溶解度越小，沉淀反应进行的越完全。答案：A．已知，同温度下的溶解能力：Zn(OH)ZnS，MgCOMg(OH)；就溶解或电离出S－的能力而言，FeSHSCuS，则以下离子方程式错误的是A．Mg＋＋HCO－＋Ca＋＋OH－===Mg(OH)↓＋CaCO↓＋HOB．Cu＋＋HS===CuS↓＋H＋C．Zn＋＋S－＋HO===Zn(OH)↓＋HS↑D．FeS＋H＋===Fe＋＋HS↑解析：反应中一般优先

重晶石可溶性硫化物

生成溶解度小的物质。下列说法正确的是A．温度一定时，Ksp(SrSO)随SO2－的增大而减小B．三个不同温度中，K时Ksp(SrSO)最大C．K时，图中a点对应的溶液是饱和溶液D．K下的SrSO饱和溶液升温到K后变为不饱和溶液解析：A项，Ksp只与温度有关，与浓度的大小无关；C项，a点在K线下，应为不饱和溶液；D项，K下的SrSO饱和溶液升温到K后，因K时的Ksp小于K时的Ksp，故溶液变为过饱和溶液。答案：B．(年浙江高考)已知：℃时，KspMg(OH)＝×－1molL－，Ksp(MgF)＝7.4×－molL－。Mg(OH)的悬浊液中的溶解平衡可表示为Mg(OH)(s)??Mg＋＋OH－，加入NHCl固体后，发生的反应为NH＋＋OH－??NHHO，使OH－减小，溶解平衡正向移动，Mg＋增大，B正确。

选项D中属于沉淀的转化，同学们必须明白只要调节好浓度(如本选项中，NaF比较大)，就可以使难溶物向易溶物转化，D错。

由重晶石转化为BaCO时，试剂a应用_____，该步转化能够实现的原因是_____。操作①所对应的具体操作是_____。

由BaCO转化为BaCl的过程中，加入的试剂b是_____，操作②是_____。解析：BaSO＋NaCO(饱和)??BaCO＋NaSO，若要使BaCO沉淀，应使溶液中Ba＋CO－Ksp(BaCO)。虽然BaSO溶液中Ba＋很小，但可通过增大CO－来达到目的，所以选用的是饱和NaCO溶液。

在℃时，若取g的AgY(相对分子质量)固体放入mL水中(忽略溶液体积的变化)，则溶液中Y－的物质的量浓度为_____。

①由上述Ksp判断，在上述的体系中，能否实现AgY向AgZ的转化，并简述理由：_____。若不能，请简述理由：_____。

原文地址：http://jawcrusher.biz/ptsb/BhgpZhongJingZybp5.html