

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



重晶石粉加工方法

重晶石粉就是将优质的重晶石矿磨成微粉满足不同行业的需要，在实际生产中，重晶石被磨至00-目之间，所用磨粉设备包括球磨机，雷蒙磨等等，这里就为大家介绍一下重晶石粉的加工方法。重晶石的主要成分是硫酸钡，在化工，配重，油井等多种行业都有非常重要的作用，但是原生的重晶石矿由于比重或品位难以达到理想的要求而必须首先进行选矿，抛弃于重晶石伴生的脉石后再进行磨粉，也就是说重晶石粉加工过程的第一个流程实际上是选矿流程，要通过选矿的作用将废石抛弃掉，然后把选矿所得的优质重晶石矿磨成粉。

重晶石的选矿提纯所用方法主要是重选法，通过重力选矿的方法从重晶石矿中提取优质的重晶石，抛弃比重较小的脉石和废石，以提高重晶石矿的比重或品位，然后经过脱水处理可进入磨粉流程。经过跳汰机选矿提纯后的重晶石脱水后就可以进入磨矿流程，一般情况下重晶石的磨粉都是干法磨粉，根据磨粉细度的不同要求，采用不同的磨粉设备，如细度要求在以内都可以通过干式球磨机进行磨粉，而细度超过目的要求就需要采用雷蒙磨的高细磨粉机处理。首先来说破碎流程，重晶石矿性脆易碎，因此在破碎流程中，我们推荐采用鄂式破碎机，避免使用反击破或者锤式破碎机，因为要减少破碎重晶石产生大量粉末。在之后的筛分过程中，破碎后的重晶石矿粗细很不均匀，而选矿设备一般都有自身所要求的入选粒度和入选粒级范围，因此破碎后的重晶石矿经过振动筛的筛分处理，可以优化下一步的分选过程。然后来说重晶石的重选工艺流程，主要采用跳汰机对重晶

重晶石粉加工方法

石矿进行重力分选作业，跳汰机入选粒度大，入选粒级范围宽，同时具有选矿处理量大，回收率高，节能，高效，环保等选矿优势。当然并不是说重晶石选矿之后就可以应用了，这个时候仅仅是重晶石的纯度高，一些相关领域需求的是重晶石粉末，这个时候重晶石磨粉机就派上用场，通用重晶石磨粉机系列有高压磨粉机超细磨粉机等，可以将重晶石加工出其他领域所需要的细度，大大拓展了重晶石的应用范围。

粉末保持矿物的晶体结构，广泛用于涂料橡胶塑料造纸陶瓷等行业，国内一些大中型涂料厂用重晶石粉加工方法代替钛白粉生产多种油漆，是一种优质填料。中国地质大学武汉管理干部学院与化工部涂料工业研究所开发并在随州重晶石企业工业化生产应用重晶石微细粉的工艺流程如下图所示。随州重晶石矿是沉积型层状矿床，其矿物化学分析结果为： $BaSO_4$ %酸溶物%Si%有机碳%Ca%Fe%Al%Mg%。矿石经过几次破碎后得到微米级的微细生料，在焙烧炉焙烧h，成为熟料，经水洗除去碱质，稀酸洗后打浆，在反应釜中加入硫酸铝粉(酸溶漂白)，在煮沸温度下搅拌反应h，得到漂白料，清水洗去可溶性盐类，压滤烘干()后成为成品。[FeO]
]+HSO=Fe(SO)+HO [MnO]+HSO=MnSO+HO [NiO]+HSO=NiSO+HO漂白：加入铝粉，发生氢气，重晶石粉加工方法还原Fe+起漂白作用。Al+HSO=Al(SO)+HFe(SO)+H=FeSO+HSO上述物理化学加工方法中，漂白处理与超细磨是两个技术关键。

漂白处理是通过焙烧(除去碳)酸洗(除去杂质有色元素)，因此需要掌握焙烧温度与时间加酸浓度漂洗时间重晶石粉加工方法还原剂的加入量与加放次数等，均应合理选择。

四川省东南地质大队应用超微细重晶石粉技术对四川某地优质重晶石进行加工，制出 $BaSO_4$ %，FeO %，ZBD白度 %，细度%以上 μm 的超微粉，并在造纸橡胶油漆塑料生产中应用，完全可以替代沉淀硫酸钡，而且产品的基本性能更好，工业上的应用前景更加广泛。

生产钡盐产品以重晶石为原料生产钡盐产品除了立德粉(锌钡白)外，主要是碳酸钡氯化钡氢氧化钡硝酸钡硫酸钡钛酸钡钼酸钡和一些精细化学品。立德粉(锌钡白)立德粉为白色粉末状，平均粒径 $\sim \mu m$ ，不溶于水，与硫化氢及碱液不起作用，遇酸液分解释放出硫化氢。生产立德粉的原料除重晶石外，重晶石粉加工方法还有氧化锌硫酸粉煤等，其主要化学反应为： $ZnO+HSO=ZnSO+HO$ $BaSO_4+C=BaS+CO$ $ZnSO+BaS=ZnSBaSO_4$ 碳酸钡主要原料为重晶石石灰石煤。工艺流程为：重晶石煤粉 粉碎 焙烧 加热水蒸气浸取 澄清 碳化 加纯碱蒸气脱硫洗涤 过滤 烘干 包装。主要化学反应： $BaCl+NaOH=Ba(OH)+NaCl$ 硝酸钡硝酸钡是无色或白色立方晶体，可溶于水和浓硫酸，高温则分解，燃烧时分解成氧化物发出绿光有毒。生产方法有重晶石精制法与芒硝?硫化钡法，前者用重晶石与煤粉一起煅烧，再与NaSO反应而得，后者则是用硫化钡与芒硝反应，经压滤干燥分离制成。

原文地址：<http://jawcrusher.biz/xkj/TDVBZhongJingcCq1Y.html>