

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



铁矿生产工艺流程,铁矿生产流程优化

锰菱铁矿石先由颚式破碎机进行初步破碎，在破碎至合理细度后经由提升机，给矿机均匀送入球磨机，由球磨机对矿石进行粉碎研磨。

经过洗净和分级的矿物混合料在经过磁选机时，由于各种矿物的比磁化系数不同，经由磁力和机械力将混合料中的磁性物质分离开来。早期的赤铁矿选矿一般多采用重选工艺，主要有跳汰机离心选矿机螺旋溜槽螺旋选矿机摇床等由于其选矿处理能力小，选矿品位低回收率低而逐渐被淘汰。后来赤铁矿选矿发展了浮选工艺和强磁选工艺，主要以氧化石蜡皂为捕收剂的正浮选工艺和以电磁平环强磁选机为选别设备的强磁选工艺。近年来，赤铁矿的选矿取得了长足的发展，其主要选矿工艺是：以电磁脉动高梯度磁选机为代表的强磁选选矿工艺，和以系列为代表的反浮选选矿工艺。考点名称：工业制硫酸工业制硫酸的方法：硫铁矿制酸硫铁矿在沸腾焙烧炉内通空气燃烧产生SO₂气体，经余热锅炉回收热量后，依次通过旋风除尘和电除尘进行干法除尘。其反应如下：硫磺制酸反应时生成的热传递给进入接触室的需要预热的浓和气体并冷却反应后生成的气体（热交换过程）熔融硫磺在焚硫炉内用干燥空气燃烧产生SO₂气体，经余热锅炉回收燃烧热后进入“一转一吸”或“两转两吸”制酸系统制取硫酸。其反应如下：冶炼烟气制酸主要利用有色金属铜铅锌镍钴等硫化矿在熔炼过程中产生的SO₂烟气进行制酸。

硫酸的生产流程：原料工段原料处理能力要满足生产周转，与硫酸生产能力相匹配，能够满足焙烧工艺的进料工况条件结合矿源及工程，应着重考虑如下问题原料的卸车及转运方式矿库的贮存能力(库容)干燥及含尘尾气处理块矿的破碎及筛分等。

为了尽可能使工艺技术和设备制造立足国内，增加装置操作的可靠性，使用国内的电除尘器，则倾向于设置旋风除尘器。

一般采用增湿输送的干法排渣，有刮板输送机—冷却滚筒(增湿)—带式输送机流程和冷却滚筒+冷却滚筒(增湿)—带式输送机两种流程，目前设计倾向于使用后一种流程。近年来冶炼烟气制酸选择动力波洗涤器代替空塔居多，国内有关专家认为，动力波洗涤器特别铁矿生产工艺流程,铁矿生产流程优化适用于烟气量波动比较大的情况，效果较好，但压降较大，对气量均衡稳定的硫铁矿制酸并无明显优势。塔槽一体化干燥塔—吸塔—二吸塔均不设外部泵槽，由各塔的底部分别存液，循环泵设于塔外的管道上，国内比较典型的为贵州瓮福×kt硫铁矿制酸装置。

塔槽一体化省去了泵槽和很多的管线，使得工艺流程简单设备布置紧凑，有一定的优越性，但在设计时要考虑泵的密封，特别是一吸循环泵。

干吸塔普遍使用不锈钢槽管式分酸器及大规格填料，可大幅增加分酸点，降低填料高度，优化塔的操作状况，提高塔的操作效率，塔的顶部装设高效除雾器。

转化流程转化工序基本采用两转两吸流程，国内“+”，“+”，“+”几种流程都有，但目前采用较多的是，“+”流程，配套换热流程有——和——等，设计选择较多的——根据系统热平衡计算，可以考虑设置热管省煤器。转化系统的流程和设计参数的选择，实际上是系统的优化问题，需与所用催化剂和所用设备情况综合考虑，应尽量提高一转化的转化率，使尾气排放更容易达到日益严格的环保要求。生产硫酸流程图以上内容为魔方格学习社区(mofangge.com)原创内容，未经允许不得转载！与“以黄铁矿为原料生产硫酸的工艺流程图如下：将燃烧黄铁矿的化学”考查相似的试题有：将燃烧黄铁矿的化学方程式补充完整_____+0Fe0+S0接触室中发生反应的化学方程式是_____。

a. 为使黄铁矿充分燃烧，需将其粉碎 b. 过量空气能提高SO₂的转化率 c. 使用催化剂能提高的SO₂反应速率和转化率 d. 沸腾炉排出的矿渣可供炼铁每gSO₂气体与H₂O化合放出0. kJ的热量，该反应的热化学方程是_____。

为测定该铵盐中氮元素的质量分数，将不同质量的铵盐分别加入到 V mL 相同浓度的溶液中，沸水浴加热至气体全部逸出(此温度下铵盐不分解)。部分测定结果：铵盐质量为 W_1 g 和 W_2 g 时，浓硫酸增加的质量相同；铵盐质量为 W_3 g 时，浓硫酸增加的质量为 W_4 g；铵盐质量为 W_5 g 时，浓硫酸的质量不变。

(计算结果保留两位小数) $\text{FeSSO} + \text{OSO} \rightleftharpoons \text{SO}(\text{g}) + \text{HO}(\text{l}) \rightleftharpoons \text{HSO}(\text{l})$; $H = -0. \text{kg/mol}$ $\text{SO} + \text{Br} + \text{HO} \rightleftharpoons \text{H} + \text{Br} + \text{SO}^-$; 0.6 ; 0.6 g 马上分享给同学据魔方格专家权威分析，试题“以黄铁矿为原料生产硫酸的工艺流程图如下将燃烧黄铁矿的化学方”主要考查你对工业制硫酸，二氧化硫，热化学方程式，金属非金属的有关计算等考点的理解。生产硫酸流程图考点名称：二氧化硫 二氧化硫 化学式： SO_2 分子结构： SO_2 是由极性键形成的极性分子，因此易溶于水，其晶体为分子晶体。二氧化硫的物理性质和化学性质：物理性质： SO_2 是无色有刺激性气味的有毒气体，密度比空气大，易溶于水(常温常压下，体积水大约溶解体积的 SO_2)，易液化(沸点 -10°C)。如：铁矿生产工艺流程,铁矿生产流程优化还原性弱氧化性漂白性(不能漂白酸碱指示剂)能和某些有色物质化合生成无色物质，生成的无色物质不稳定，易分解而恢复原色，因此， SO_2 的漂白并不彻底。

设 SO_2 的物质的量为 $n(\text{SO}_2)$ ， NaOH 物质的量为 $n(\text{NaOH})$ ，数轴代表，如下数轴所示：分析数轴可得：则固体物质为 Na_2SO_3 ，，则固体物质为 NaOH 和 Na_2SO_3 ，，则同体物质为 NaHSO_3 ，则固体物质为 Na_2SO_3 和 NaHSO_3 ，，则固体物质为 NaHSO_3 。二氧化硫对环境的污染及治理：考点名称：热化学方程式热化学方程式：。定义表示反应所放出或吸收热量的化学方程式，叫做热化学方程式。

例如： $\text{H}_2(\text{g}) + \text{I}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{HI}(\text{g})$ ，表示在 101 kPa 下， $1 \text{ mol H}_2(\text{g})$ 和 $1 \text{ mol I}_2(\text{g})$ 完全反应生成 $2 \text{ mol HI}(\text{g})$ 时要释放 57 kJ 的能量。

热化学反应方程式的书写：热化学方程式与普通化学方程式相比，在书写时除要遵守书写化学方程式的要求外铁矿生产工艺流程,铁矿生产流程优化还应注意以下问题：。注意 ΔH 的符号和单位 ΔH 只能写在标有反应物和生成物状态的化学方程式的右边。。注意热化学方程式的化学计量数热化学方程式中各物质化学式前面的化学计量数仅表示该物质的物质的量，并不表示物质的分子数或原子数，因此化学计量数可以是整数，也可以是分数。热化学方程式中的反应热表示反应已完成时的热量变化，由于 ΔH 与反应完成的量有关，所以方程式中化学式前面的化学计量数必须与 ΔH 相对应，如果化学计量数加倍，则 ΔH 也要加倍。

原文地址：<http://jawcrusher.biz/xkj/TMFETieKuangH8R7p.html>