

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**



### 磷矿石的生产过程

从含碘磷矿石生产过程中产生的稀磷酸内提取碘的方法从含碘磷矿石生产过程中产生的稀磷酸内提取碘的方法，其特征在于：从含碘磷矿石生产过程中产生的稀磷酸中提取，其中稀磷酸中碘的含量是： $- \text{mg} / \text{L}$ 稀磷酸中的 $\text{P}_2\text{O}_5$ 浓度为 $- \%$ ，方法是：在磷酸中加入双氧水作为氧化剂反应，用热空气吹出其中的分子碘，然后用亚硫酸钠的碱性溶液或者液体 $\text{SO}_2$ 酸性溶液吸收，吸收液的 $\text{pH}$ 值可在 $-$ ，再加入次氯酸钾或次氯酸钠，使碘析出，过滤和分离，得成品碘。工作时间周一至周日，-资金申请报告相关概述资金申请报告，是指项目投资者为获得政府专项资金支持而出具的一种报告。年以来，为抵御国际经济环境对我国的不利影响，政府制定出台了十大措施以及万亿元投资的刺激经济方案，政府实行积极的财政政策和适度宽松的货币政策，出台有力的扩大国内需求措施，以应对复杂多变的经济形势。因此，来来几年内，政府资金支持的融资渠道将为广大企业及投资者的良好发展提供良好机遇，而制作一份优秀的资金申请报告，则是企业解决资金与融资瓶颈的关键所在。资金申请报告的作用：用于投资补助奖励投资补助，是指政府部门对符合条件的企业投资项目和下一级地方政府投资项目给予的投资资金补助，一般政府给与的投资补助不高于总投资额度的 $\%$ 。用于贷款贴息转贷贴息，是指政府部门对符合条件使用了中长期银行贷款的投资项目给予的贷款利息贴息。

## 磷矿石生产

资金申请报告纲要第一章总论一项目概况二项目法人三项目背景四拟建地点五建设规模与目标六项目投资资金及效益情况七项目建设必要性第二章发展规划产业政策行业准入和 market 分析一发展规划产业政策行业准入分析二市场分析。考点名称：单质硅硅：元素符号：Si 原子结构示意图：电子式：周期表中位置：第三周期 A 族 含量与存在：在地壳中的含量为 . %，仅次于氧，在自然界中只以化合态存在 同素异形体：晶体硅和无定形硅硅的物理性质和化学性质：物理性质：晶体硅是灰黑色，有金属光泽，硬而脆的固体，磷矿石的生产过程的结构类似金刚石，具有较高的沸点和熔点，硬度也很大，磷矿石的生产过程的导电性介于导体和绝缘体之间，是良好的半导体材料。化学性质：化学性质不活泼 常温下，除与氟气氢氟酸及强碱溶液反应外，与其他物质不反应(雕刻玻璃) 在加热条件下，能与氧气氯气等少数非金属单质化合制备：在电炉里用碳磷矿石的生产过程还原二氧化硅先制得粗硅：，将制得的粗硅，再与 Cl 反应后，蒸馏出 SiCl<sub>4</sub>，然后用 H<sub>2</sub> 磷矿石的生产过程还原 SiCl<sub>4</sub> 可得到纯硅。碳族元素中碳和硅的一些特殊规律金刚石和晶体硅都是原子晶体，但金刚石不导电，晶体硅能导电。且金刚石的熔点(大于 )比硅的熔点( )高；石墨是过渡型晶体或混合型晶体，也能导电。碳和硅都能跟 O<sub>2</sub> 反应生成氧化物，碳的两种氧化物 CO 和 CO<sub>2</sub> 在常温下是气体，而硅的氧化物 SiO<sub>2</sub> 在常温下是固体。Si + HF == SiF<sub>4</sub> + H<sub>2</sub>。碳能被浓硫酸(或浓硝酸)氧化生成二氧化碳，但硅不能被浓硫酸(或浓硝酸)氧化。C + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>(浓) == CO<sub>2</sub> + SO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O C + HNO<sub>3</sub>(浓) == CO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O + NO<sub>2</sub>。碳和硅都具有磷矿石的生产过程还原性，且硅的磷矿石的生产过程还原性比碳强，但在高温时碳能把硅从 SiO<sub>2</sub> 中磷矿石的生产过程还原出来。

SiH<sub>4</sub> + O<sub>2</sub> == SiO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O。通常情况下，周态 CO 和 CO<sub>2</sub> 都是分子晶体，熔沸点都很低；而 SiO<sub>2</sub> 是原子晶体，熔沸点较高。CO 溶于水且能跟水反应生成碳酸，SiO<sub>2</sub> 却不能。CO 跟氢氟酸不反应，而 SiO<sub>2</sub> 能跟氢氟酸反应 SiO<sub>2</sub> + HF == SiF<sub>4</sub> + H<sub>2</sub>O。CO 跟碱溶液反应生成正盐或酸式盐，而 SiO<sub>2</sub> 跟碱溶液反应只生成正盐。

CO + NaOH == NaCO<sub>3</sub> + H<sub>2</sub>O CO + NaOH == NaHCO<sub>3</sub> + H<sub>2</sub>O SiO<sub>2</sub> + NaOH == NaSiO<sub>3</sub> + H<sub>2</sub>O。在溶液中 NaSiO<sub>3</sub> 可转变为 NaCO<sub>3</sub>，而在高温条件下 NaCO<sub>3</sub> 又可转变为 NaSiO<sub>3</sub>。非金属单质一般不与弱氧化性酸反应，而硅不但能与氢氟酸反应，而且磷矿石的生产过程还会产生 H<sub>2</sub>。硅酸不能由相应的酸酐与水反应制得制取硅酸的实际过程很复杂，条件不同可得到不同的产物，通常包括原硅酸(H<sub>4</sub>SiO<sub>4</sub>)及其脱水得到的一系列酸。分子晶体中分子以分子间作用力相结合，而分子间作用力很弱，破坏磷矿石的生产过程使晶体变为液体或气体比较容易；而在 SiO<sub>2</sub> 晶体中每个硅原子与四个氧原子相结合，形成硅氧四面体，在每个硅氧四面体结构单元中 Si—O 键的键能很高，同时硅氧四面体结构单元可通

过共用顶角氧原子连成立体网状结构，所以要使磷矿石的生产过程熔融，必须消耗更多的能量，因此SiO<sub>2</sub>的熔沸点很高。SiO<sub>2</sub>是酸性氧化物却能跟HF作用SiO<sub>2</sub>+HF=SiF<sub>4</sub>+H<sub>2</sub>O，此反应并不是因为HF的酸性，而是因为常温下SiF<sub>4</sub>为气态物质，有利于反应正向进行，这是SiO<sub>2</sub>的突出特性，当然也是HF的特性。

### 磷矿石过程

硅的合金用途也很广，如含硅%的钢具有良好的导磁性，可用来制造变压器的铁芯；含硅%左右的钢具有良好的耐酸性，可用来制造耐酸设备。考点名称：二氧化硅 二氧化硅： 化学式SiO<sub>2</sub> 相对分子质量： 类别：酸性氧化物 晶体类型：原子晶体 晶体中粒子间的作用力：共价键 二氧化硅的物理性质和化学性质：物理性质：无色透明或白色粉末，原子晶体，熔沸点都很高，坚硬难熔，不溶于水，天然的二氧化硅俗称硅石，是构成岩石的成分之一。

(实验室中盛放碱液的试剂瓶用橡胶塞而不用玻璃塞的原因)(制玻璃) 具有弱氧化性 知识点拨：二氧化硅晶体的结构若在硅晶体结构中的每个Si—Si键中“插入”一个氧原子，便可得到以硅氧四面体(SiO<sub>4</sub>)为骨架的二氧化硅的结构，如图所示。在二氧化硅晶体里，硅原子和氧原子交替排列，不会出现Si—Si键和O—O键，每个硅原子与四个氧原子形成四个共价键，每个氧原子与两个硅原子形成共价键，因此，二氧化硅晶体中硅原子和氧原子的个数比为：1:2，二氧化硅的化学式为SiO<sub>2</sub>。二氧化硅的用途： 光导纤维的主要原料 石英的主要成分是SiO<sub>2</sub>，纯净的石英可用来制造石英玻璃。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“由磷矿石石英氯化氢等为原料生产白炭黑(SiO<sub>2</sub>·nH<sub>2</sub>O)磷及甲醇”考查相似的试题有：该项目建设周期为0年月~03年月,投资总额359万元,目前已进入审批阶段。该项目建设内容为磷矿石浮选剂t,乳液型有机硅消泡剂t,絮凝剂(沉降剂与助滤剂)t,磷酸蒸发助剂t。

关键设备有提取设备水处理设备自动化设备反应釜浸取设备蒸发器导热油炉烘干机粉碎机离心泵磁力泵管道泵离心风机蒸汽真空泵多级泵液下泵等。磷矿石浮选剂及肥料生产过程助剂项目该项目建设周期为年月~年月,投资总额万元,目前已进入审批阶段。

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