石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用

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

石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用

每小题只有一个选项符合题意）．我国著名的化工专家侯德榜在世纪年代所创立的“侯氏制碱法”誉满全球。

新人教版高中化学选修《化学与技术的发展》（单元）word同步测试题三高二化学试题单元试题◆试题简介：新人教版高中化学选修《化学与技术的发展》（单元）word同步测试题三综合检测（一）(时间：分钟满分分)一选择题（本题包括小题，每小题分，共1分。诸城繁华中学级高二下学期月考化学七彩教育诸城繁华中学级高二下学期月考化学编辑：张淑霞审核：葛金坡可能用到的相对原子质量：CHO6一选择题（本大题共小题，每小题分共分。高中化学第四单元化学与技术的发展综合检测一新人教版选修>>>>>>高中化学第四单元化学与技术的发展综合检测一新人教版选修上传时间：00//046热门等级：类别主题：,版本版别：,所属地区：年级科目：,下载点数：上传人：状元会员上传：文件大小：9.96kb分（/）基本信息一选择题（本题包括小题，每小题分，共分。

山东省鲁科版化学届高三单元测试《化学·技术·社会》资料简介：单元测试《化学技术社会》（考试时间：分钟总分：分）第I卷（选择题，共分）一选择题（本题包括小题，每小题分，共分。）．石灰石是许多工业的原料之但制取下列物质不需用石灰石的是A．制陶瓷B．制水泥C．制玻璃D．制生石灰．传统硅酸盐材料与新

石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用

型无机非金属材料的共同特性是来源Z+xx+kComA．耐高温B．具有电学特性C．具有光学特性D．具有生物功能．以玻璃纤维和树脂组成的复合材料是下列物质中的A．玻璃钢B．钢化玻璃C．有机玻璃D．石英玻璃．下列各组金属最适合用H或CO把石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用从化合物中石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用还原出来的是A．。

随着科学和生产技术的发展，以及人们生活的需要，一些具有特殊结构特殊功能的新材料被相继研制出来，如半导体材料超硬耐高温材料发光材料等，我们称这些材料为新型无机非金属材料。

以上内容为魔方格学习社区（mofanggecom）原创内容，未经允许不得转载！与“石灰石是许多工业的原料之但制取下列物质不需用石灰石的是”考查相似的试题有：石灰石是许多工业的原料，但制取下列物质不需用石灰石的是A．制漂白粉B．制水泥C．制玻璃D．制烧碱D制漂白粉需石灰乳与氯气反应，石灰乳由CaCOCaO+CO↑，CaO+HO====Ca(OH)制得；烧碱的制法主要是电解饱和食盐水，这是NaCl的重要应用。马上分享给同学据魔方格专家权威分析，试题“石灰石是许多工业的原料，但制取下列物质不需用石灰石的是A．制”主要考查你对碳单质及化合物，单质硅，硅酸盐，硅酸（原硅酸）等考点的理解。②化学性质a可燃性：CO+OCOb石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用还原性：一氧化碳石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用还原氧化铜：CO+CuOCu+CO一氧化碳石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用还原氧化铁：CO+FeOFe+CO一氧化碳石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用还原四氧化三铁：CO+FeOFe+COc毒性：一氧化碳能与人体血液中的血红蛋白结合，使血红蛋白失去运输氧气的能力，造成机体缺氧。如CaCO，难溶于水，Ca(HCO)易溶于水；NaCO易溶于水，NaHCO的溶解度比NaCO的小。与酸或碱反应：强酸的酸式盐只与碱反应而不与酸反应；弱酸的酸式盐与足量强碱反应生成正盐，与足量强酸反应生成弱酸。

．主要化合价碳族元素的化合价主要有+和+，CSiGeSn的+价化合物较稳定，而Pb的+价化合物较稳定。

．氢化物最高价氧化物及其对应的水化物氢化物：最高价氧化物：RO；最高价氧化物对应的水化物为HROHRO或R（OH）．碳族元素的金属性与非金属性的递变规律由C至Pb，核电荷数逐渐增多，原子半径逐渐增大，原子核对最外层电子的吸引能力逐渐减小，失电子能力逐渐增强，得电子能力逐渐减弱，非金属性逐渐减弱，金属性逐渐增强。

考点名称：单质硅硅：①元素符号：Si②原子结构示意图：③电子式：④周期表中位置：第三周期IVA族⑤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⑥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，石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用的结构类似金刚石，具有较高的沸点和熔点，硬度也很大，石灰石是许多工业的原料

石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用

但制取下列物质不需用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①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)②在加热条件下，能与氧气氯气等少数非金属单质化合制备：在电炉里用碳石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用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，然后用H石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用还原SiCl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°C)比硅的熔点(°C)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反应生成氧化物，碳的两种氧化物CO和CO在常温下是气体，而硅的氧化物SiO在常温下是固体。Si+HF==SiF↑+H↑．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+HSO(浓)CO↑+SO↑+HOC+HNO(浓)NO↑+HO+CO↑．碳和硅都具有石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用还原性，且硅的石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用还原性比碳强，但在高温时碳能把硅从SiO中石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用还原出来。

SiH+O==SiO+HO．通常情况下，周态COCO都是分子晶体，熔沸点都很低；而SiO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却不能．CO跟氢氟酸不反应，而SiO能跟氢氟酸反应SiO+HF==SiF↑+HOl．CO跟碱溶液反嘘生成正盐或酸式盐，而SiO跟碱溶液反应只生成正盐。CO+NaOH==NaCO+HOCO+NaOH==NaHCOSiO+NaOH==NaSiO+HOl．在溶液中NaSiO可转变为NaCO，而在高温条件下NaCO又可转变为NaSiO。

．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，而且石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用还会产生H．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(HSiO)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，破坏石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用使晶体变为液体或气体比较容易；而在SiO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，所以要使石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用熔融，必须消耗更多的能量，因此SiO的熔沸点很高。

．SiO是酸性氧化物却能跟HF作用SiO+HF==SiF↑+HO，此反应并不是因为HF的酸性，而是因为为常温下SiF为气态物质，有利于反应正向进行，这是SiO的突出特性，当然也是HF的特性。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。

石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用

考点名称：硅酸盐硅酸盐种类：①硅酸盐是构成地壳岩石的主要成分，其结构复杂，组成可用二氧化硅和金属氧化物的形式表示。例如：硅酸钠NaSiO(NaO · SiO)；镁橄榄石MgSiO(MgO · SiO)；高岭石Al(SiO)(OH)(AlO · SiO · HO)②云母滑石石棉高岭石等，石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用们都属于天然的硅酸盐。一般用通式xSiO · yHO表示，由于“ HSiO ”分子式最简单，习惯采用HSiO作为硅酸的代表。

下列物质不需用

硅酸酸性比碳酸石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用还弱，由反应可证明：④保存：密封保存硅酸的物理性质和化学性质：物理性质：不溶于水的白色沉淀原硅酸(HSiO)是白色胶状沉淀化学性质：①不稳定性：HSiOSiO+HO②与强碱反应：HSiO+NaOH==NaSiO+HO硅酸的用途：用作气体的吸附剂，油脂和蜡等的脱色剂，催化剂载体，以及分析化学试剂等。放置能缩合成多分子聚合物称硅酸溶胶(mSiO · nHO)，简称硅溶胶，加热脱水可得硅胶(多孔SiO含水%)。

硅胶：刚制得的硅酸是单个小分子，能溶于水，在存放过程中，石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用会逐渐失水聚合，形成各种多硅酸，接着就形成不溶于水，但又暂不从水中沉淀出来的“ 硅溶胶 ”。欢迎来到乐乐题库，查看习题“ 石灰石是许多工业的原料，但制取下列物质不需用石灰石的是____ ”的答案考点梳理，并查找与习题“ 石灰石是许多工业的原料，但制取下列物质不需用石灰石的是____ ”相似的习题。

因此制造玻璃时一般会加入两种材料：碳酸钠(SodiumCarbonate,NaCO，苏打粉)及碳酸钾(potash，钾碱)。水泥的主要化学成分：硅酸三钙（CaO · SiO，简式CS），硅酸二钙（CaO · SiO，简式CS），铝酸三钙（CaO · AlO，简式CA），铁铝酸四钙（CaO · AlO · FeO，简式CAF）。水泥的生产原料：硅酸盐类水泥的生产工艺在水泥生产中具有代表性，是以石灰石和粘土为主要原料，经破碎配料磨细制成生料，然后喂入水泥窑中煅烧成熟料，再将熟料加适量石膏（有时石灰石是许多工业的原料但制取下列物质不需用还掺加混合材料或外加剂）磨细而成。

原文地址：http://jawcrusher.biz/psj/QMNUShiHuixBLhd.html