用磷矿石制磷酸的反应式

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

用磷矿石制磷酸的反应式

一种高品位的磷矿石--鸟粪石的化学式为MgNHPO，下列关于该物质的结构和性质的推测中不合理的是A．鸟粪石既属于镁盐又属于磷酸盐B．鸟粪石既能和强酸反应又能和强碱反应C．鸟粪石中既含有离子键又含有共价键D．鸟粪石中两种阳离子的电子式分别为据魔方格专家权威分析，试题“一种高品位的磷矿石--鸟粪石的化学式为MgNHPO，下列关于该物质”主要考查你对共价键，离子键，电子式的书写等考点的理解。考点名称：共价键共价键：．本质原子之间形成共用电子对(或电子云重叠)，使得电子出现在核间的概率增大。共价键的饱和性一个原子中的一个未成对电子与另一个原子中的一个未成对电子配对成键后，一般来说就不能再与其他原子的未成对电子配对成键了，每个原子所能形成共价键的总数或以单键连接的原子数目是一定的，这称为共价键的饱和性。例如，氯原子中只有一个未成对电子，所以两个氯原子之间可以形成一个共价键，结合成氯分子，表示为氮原子中有三个未成对电子，两个氮原子之间能够以共价三键结合成氮分子，表示为一个氮原子也可与_二个氢原子以三个共价键结合成氨分子，表示为共价键的方向性共价键将尽可能沿着电子出现概率最大的方向形成，这就是共价键的方向性。例如，硫原子的价电子排布是有两个未成对电子，如果用磷矿石制磷酸的反应式们分布在互相垂直的轨道中，那么当硫原子和氢原子结合生成硫化氢分子时，一个氢原子的s轨道上的电子能与硫原子的轨道上的电子配对成键，另一个氢原子的s轨道上的电子只能与硫原子的轨道上的电子配对成键。．

用磷矿石制磷酸的反应式

分类按成键原子是否相同或共用电子对是否偏移分按成键方式分按共用电子对数分离子键和共价键：考点名称：离子键定义：使阴阳离子结合成化合物的静电作用叫离子键。

成键元素：活泼金属(或NH+)与活泼的非金属或酸根离子OH-静电作用：指静电吸引和静电排斥的作用考点名称：电子式的书写定义在化学反应中，一般是原子的最外层电子数目发生变化。为了简便起见，化学中常在元素符号周围用小黑点“ · ”或小叉“ × ”来表示元素原子的最外层电子，相应的式子叫做电子式。

例如书写电子式的常见错误．漏写未参与成键的电子,如：．化合物类型不清，漏写或多写“ ”及错写电荷数，如：．书写不规范，错写共用电子对如：N的电子式为：，不能写成：，更不能写成：或。

．不考虑原子最外层有几个电子均写成电子结构如：的电子式为，而非，因中碳原子最外层应有个电子(包括共用电子)，而非个电子。

．不清楚A如型离子化合物中两个B是分开写用磷矿石制磷酸的反应式还是写一块如：中均为-l价，Br-H-已达到稳定结构，应分开写；C原子得一个电子，最外层有个电子，需形成三对共用电子才能达到稳定结构，不能分开写；氧原子得一个电子，最外层有个电子，需形成一对共用电子才能达到稳定结构，也不能分开写。用磷矿石制磷酸的反应式们的电子式分别为：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“ 一种高品位的磷矿石--鸟粪石的化学式为MgNHPO，下列关于该物质 ”考查相似的试题有：〔化学—选修：化学与技术〕(5分)磷矿石主要以磷酸钙〔Ca(PO)·HO〕和磷灰石〔Ca(OH)(PO)〕等形式存在。部分物质的相关性质如下：熔点/°C沸点/°C备注白磷PH-.8-难溶于水，具有用磷矿石制磷酸的反应式还原性SiF--易水解回答下列问题：世界上磷矿石最主要的用途是生产含磷肥料，约占磷矿石使用量的!　。

磷矿制酸

炉渣的主要成分是：(填化学式)冷凝塔的主要沉积物是：冷凝塔的主要沉积物是：尾气中主要含有，用磷矿石制磷酸的反应式还含有少量PHHS和HF等，将尾气先通入纯碱溶液，可除去再通入次氯酸钠溶液，可除去(均填化学式)相比于湿法磷酸，热法磷酸工艺复杂，能耗高，但优点是：。

;CaF(PO)+HSO=HPO+CaSO+HF↑;0.9；CaSiO；液态白磷；固态白磷；SiFCO；SiFHFHS；PH产品纯度大（浓度大）试题分析：根据图示可知生产含磷肥料，约占磷矿石使用量的比例是0.0+×0.8×="0.."以磷灰石为原料，用过量的硫酸溶解CaF(PO)，可制得磷酸。根据质量守恒定律可得反应的化学方程式为CaF(PO)+HSO=HPO+CaSO+HF↑；

用磷矿石制磷酸的反应式

根据P守恒可得关系式PO～HPO.1份PO可制取份的磷酸。吨折合含有五氧化二磷约%的磷灰石，含有PO的质量是吨，所以可制取8!　的商品磷酸是质量是(96×t)÷4÷0.8="t;"二氧化硅过量焦炭与磷灰石混合，在高温下反应除了得到白磷外，得到的难溶性的固体物质是CaSiO；冷凝塔的温度是°C，80.°Ct°C所以此时主要沉积物是液态白磷；冷凝塔的温度是°C，低于白磷的熔点，故此时主要沉积物是固态白磷。根据题目提供的信息，结合反应实际，在尾气中主要含有SiFCO，用磷矿石制磷酸的反应式还含有少量PHHS和HF等，将尾气先通入纯碱溶液，SiFHFHS会与碳酸钠反应而除去；再通入次氯酸钠溶液，由于次氯酸钠有强氧化性，因此可除去有用磷矿石制磷酸的反应式还原性的PH。马上分享给同学据魔方格专家权威分析，试题“〔化学—选修：化学与技术〕(分)磷矿石主要以磷酸钙〔Ca(PO)·H..”主要考查你对单质磷及其化合物，氮气，二氧化氮等考点的理解。考点名称：单质磷及其化合物磷在自然界中的存在自然界中没有游离态的磷，磷主要以磷酸盐的形式存在于矿石中。

②N与金属反应(MgCaSrBa)反应：③N与O化合生成NO：说明：在闪电或行驶的汽车引擎中会发生以上反应。考点名称：二氧化氮二氧化氮的物理性质和化学性质：物理性质：红棕色有刺激性气味有毒的气体，易溶于水易液化，比空气重。

原文地址：http://jawcrusher.biz/ptsb/lZ6cYongLinDCeT9.html