

## 菱镁矿制备氢氧化镁生产工艺流程

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**



### 菱镁矿制备氢氧化镁生产工艺流程

．答题前，请考生务必将自己的学校班级姓名学号考生号座位号用毫米的黑色签字笔写在答题卡上相应的位置。

．选择题每小题选出答案后，请用B铅笔在答题纸指定区域填涂，如需改动，用橡皮擦干净后，再填涂其菱镁矿制备氢氧化镁生产工艺流程答案。可能用到的相对原子质量：H-C-N-40-6S-Cl-Fe-Cu-Ba-37

选择题（共分）

单项选择题：本题包括0小题，每小题分，共计0分。若正确答案只包括一个选项，多选时，该题得分；若正确答案包括两个选项时，只选一个且正确的得分，选两个且都正确的得满分，但只要选错一个，该小题就得分。

．菠萝酯常用作化妆品香料，其合成方法如下列说法正确的是

A．原料苯酚能和NaHCO溶液反应

B．菠萝酯可以使溴水高锰酸钾溶液褪色

C．中间体中所有的原子都可以共平面

D．中间体和菠萝酯中均不含手性碳原子

．短周期主族元素XYZW的原子序数依次增大，X原子核外最外层电子数是次外层的倍，Y的氟化物YF分子中各原子均达到电子稳定结构，Z是同周期中原子半径最大的元素，W的最高正价为+价。下列说法正确的是

A．点a所示溶液中： $c(\text{NH}^+) > c(\text{SO}^-) > c(\text{H}^+) > c(\text{OH}^-)$

B．点b所示溶液中： $c(\text{NH}^+) = c(\text{Na}^+) > c(\text{H}^+) = c(\text{OH}^-)$

C．点c所示溶液中： $c(\text{SO}^-) + c(\text{H}^+) = c(\text{NH}_2) + c(\text{OH}^-)$

D．点d所示溶液中： $c(\text{SO}^-) > c(\text{NH}_2) > c(\text{OH}^-) > c(\text{NH}^+)$

． $\text{N}(\text{g}) + \text{H}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{NH}(\text{g})$   
 $\Delta H = -9. \text{kJmol}^-$ 。

下列说法错误的是

A．前分钟反应内放出的热量为kJ

B．第分钟改变的条件是将NH从反应体系中分离出去

C．若

## 菱镁矿制备氢氧化镁生产工艺流程

第分钟时反应又达到了平衡，则时段 改变的条件是降低温度D.时段 仅将初始投放的物质浓度增至原来的倍，则反应物的转化率增大，平衡常数不变非选择题（共分）。（分）由菱镁矿（主要成分为MgCO）制阻燃型氢氧化镁的工艺流程如下：从图和图可以得出的结论为 。

（写一条可）LiOHNaOHKOHAl(OH)Mg(OH)Ca(OH)Ba(OH)<sub>9</sub>不分解不分解05890700已知热化学方程式： $Mg(OH)(s)=MgO(s)+H_2O(g)$   $H=kJmol^{-1}$  Mg(OH)起阻燃作用的主要原因是 。（分）化学物I是治疗失眠症药物雷美替胺的中间体，其合成路线如下：反应 的类型为： ，反应 的类型为： 。若未设计反应 ，则化合物I中可能混有杂质，该杂质同样含有一个六元环和两个五元环，其结构简式为 。合成流程图示例如下：

（分）工业以CHOH与NaClO为原料在酸性条件下制取ClO，同时产生CO气体，已知该反应分为两步进行，第一步为 $ClO^- + Cl^- + H^+ = ClO_2 + Cl^- + H_2O$ 。生产中会发生副反应 $ClO^- + Cl^- + H^+ + Cl^- = HOCl + Cl_2$ （未配平），若测得反应后的混合气体中Cl<sub>2</sub>的体积分数为1/7，则起始投料时CHOH与NaClO的物质的量之比为 。

（写出解题过程）。（分）直接氧化法制备混凝剂聚合硫酸铁Fe(OH)<sub>n</sub>(SO)<sub>3-n/m</sub>（n,m）的实验流程如下：已知：盐基度= $\frac{n(OH^-)}{n(Fe)} \times 100\%$ 。

聚合反应的原理为 $mFe(OH)_n(SO)_{3-n/m} + nH_2O = mFe(OH)_n(SO)_{3-n/m} + nH_2O$ ，则水解反应的化学方程式为 。产品盐基度的测定方法：称取mg固体试样，置于mL聚乙烯烧杯中，加入2mL盐酸标准溶液，再加mL煮沸后冷却的蒸馏水，摇匀，盖上表面皿。

加入滴酚酞指示剂，立用物质的量浓度为cmolL<sup>-1</sup>的氢氧化钠标准液滴定至终点，消耗体积为Vml。

COCO可用于甲醇的合成，其相关反应的热化学方程式如下： $CO(g)+H_2(g)=CHOH(g)$   $H=-0.5kJmol^{-1}$   
 $-CO(g)+H_2O(g)=CO(g)+H_2(g)$   $H=-4.9kJmol^{-1}$  则反应 $CO(g)+H_2(g)=CHOH(g)+H_2O(g)$   $H=$  kJmol<sup>-1</sup> 反  
应 $CO(g)+H_2O(g)=CO(g)+H_2(g)$ 的平衡常数K的表达式为 。 CuCl是不溶于水的白色固体，制备时向CuCl溶液中加入过量铜粉，发生反应 $CuCl+Cu=Cu_2Cl_2$ 。（用化学式表示）下图是SCN<sup>-</sup>与Fe<sup>3+</sup>形成的一种配合物，画出该配合物中的配位键（以箭头表示）。

F<sup>-</sup>不仅可与Fe<sup>3+</sup>形成FeF<sub>4</sub><sup>-</sup>，菱镁矿制备氢氧化镁生产工艺流程还可以与Mg<sup>2+</sup>+K<sup>+</sup>形成一种立方晶系的离子晶体（如下图）。每小题只有一个选项符合题意）。B.A.B.C.D.A.C.D.D0.A不定项选择题（本题包括小题，每小题分，共0分。若正确答案只包括一个选项，多选时，该题为分；若正确答案包括两个选项，只选一个且正确的得分，选两个且都正确的得满分，但只要选错一个，该小题就为分。）.BD.CDBACA非选择题（包括小题，共分）。（分）每空分随着水化时间延长，MgO的量不断减少，Mg(OH)<sub>2</sub>的量不断增加；温度升高，水化反应速率加快。

以强度和表观密度双控指标设计芯材菱镁混凝土，通过改变参数对芯材菱高硅菱镁矿碳系原料制备MgO简介镁质耐火材料由于其耐高温和良好的抗碱性渣侵蚀性能,因而被广泛应用于钢铁有色机械等高温工业。菱镁矿原料含有一定的SiO<sub>2</sub>FeO<sub>3</sub>CaO等杂质成分,这些杂质成分也可以用于制备结构和性能适合的耐火材料冶金炉料铸造型砂陶瓷涂料等产品。

单矿物可浮性试验结果表明,在中性和碱性条件下十二胺体系中菱镁矿和石英有浮游差,所以目前菱镁由低品位菱镁矿制备高纯氢氧化镁的工艺研究简介低品位菱镁矿大量堆积,侵占土地,污染环境,造成镁资源的极大浪费。本文以辽宁省某地的低品位菱镁矿为原料,经酸浸提镁除杂等过程得到镁盐溶液,以氨水作为沉淀剂,采用直接沉淀的方法制备高纯氢氧化镁。本套《菱镁技术荟萃+由低品位菱镁矿制备高纯氢氧化镁的工艺研究》因为篇幅所限,有更多的相关内容不能全部列出。

原文地址：<http://jawcrusher.biz/ptsb/MJ2iLingMeiNba37.html>