

## 山东边角料采用洗铝土矿剩下什么废渣

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](#)



## 山东边角料采用洗铝土矿剩下什么废渣

金属废料资源网更新于--次被阅读关键字：铝据青岛海关统计，前四个月山东口岸铝土矿进口量增价涨，进口 . 万吨，价值 . 亿美元，比去年同期分别增长 . 倍和 . 倍。据了解，前四个月，山东口岸铝土矿进口均价为 . 美元 / 吨，上涨 . %，其中月份均价达到 3 美元 / 吨，上涨 2 . %。文件简介届浙江+福建+上海高三名校化学试题汇编金属及化合物- . 福建省厦门双十中学届高三第一次月考成语是中华民族语言的瑰宝。下列成语中，其本意主要为化学变化的是 ( C ) A . 铁杵磨成针 B . 木已成舟 C . 死灰复燃 D . 积土成山福建省厦门市翔安第一中学届高三年月 ) 将 MgCu 组成的 g 混合物投入适量稀硝酸中恰好反应，固体完全溶解时收集到的山东边角料采用洗铝土矿剩下什么废渣还原产物 NO 气体 mol，向反应后的溶液中加入 mol/L 的 NaOH 溶液 mL 时金属离子恰好沉淀完全则形成沉淀的质量为。答案 g ( 分 ) 福建省厦门市翔安第一中学 0 届高三年月工业上需要利用一批回收的含铜废料制造胆矾 ( CuSO<sub>4</sub>·H<sub>2</sub>O )。该废料中各种成份含量如下：Cu 和 CuO 约占 %，其山东边角料采用洗铝土矿剩下什么废渣为 AlFeSi 及其氧化物，山东边角料采用洗铝土矿剩下什么废渣还有少量的难溶物质。工艺流程为：将含铜废料研成粉末 加过量热碱溶液，过滤 滤渣用水洗至 pH= 加稍过量稀硫酸，加热条件下通空气搅拌至固体基本溶解 分离得到胆矾晶体 再将滤液用硫酸调节 pH= ~ 调节 pH=5. 沉降小时之后过滤 再加 H<sub>2</sub>O 于 保温半小时部分金属阳离子以氢氧化物形式完全沉淀时溶液的 pH 如下表：沉淀

## 山东边角料采用洗铝土矿剩下什么废渣

物Al(OH)Fe(OH)Cu(OH)Mg(OH)Fe(OH)pH5..6.9.49.回答：步骤 中为什么要将含铜废料研磨成粉状？。（填序号）  
； A . NaOHB . 氨水C . Cu(OH)COD . Cu(OH)E . MgCO步骤 中滤渣成份的化学式。

### 铝土矿废料

答案增大固体反应物的表面积，增大化学反应的速率 $Fe + H_2O + H^+ = Fe^{2+} + H_2O$ 。加热蒸发浓缩时会导致 $Cu^{2+}$ 发生水解生成 $Cu(OH)_2$ ，用硫酸调节 $pH \approx 5$ 是为了抑制 $Cu^{2+}$ 的水解，也不会引入杂质。下列说法不正确的是（C）A . 中除加试剂外，山东边角料采用洗铝土矿剩下什么废渣还需要进行过滤操作B . ab中铝元素的化合价相同C . 中需要通入过量的氨气D . 进行的操作是加热，而且d一定是氧化铝。福建四地六校学年上学期第次联考将一定质量的Mg和Al的混合物投入 $0.10\text{ mol/L}$ ， $50\text{ mL}$ 稀硫酸中，固体全部溶解并产生气体。待反应完全后，向所得溶液中加入NaOH溶液，生成沉淀的物质的量与加入NaOH溶液的体积关系如右图所示。写出AB段所发生反应的离子方程式：当加入 $5\text{ mL}$ 盐酸时，所产生的二氧化碳的体积（标准状况）是。答案离子方程式： $H^+ + OH^- = H_2O$ ； $HCO_3^- + H^+ = H_2O + CO_2$ 所产生的二氧化碳的体积（标准状况）是 $4\text{ L}$ 。已知制取高铁酸钠的化学方程式为： $Fe(NO_3)_3 + NaOH + Cl_2 = Na_2FeO_4 + NaNO_3 + NaCl + H_2O$ ，回答下列问题：（分）该反应中山东边角料采用洗铝土矿剩下什么废渣还原剂是， $Na_2FeO_4$ 中Fe的化合价为价，是\_\_\_\_\_产物，每生成 $1\text{ mol}$   $Na_2FeO_4$ 反应中转移电子的物质的量为。

已知： 反应能放出大量的热，该反应曾应用于铁轨的焊接； I是一种常见的温室气体，山东边角料采用洗铝土矿剩下什么废渣和E可以发生反应：，F中E元素的质量分数为%。回答问题：（分） 中反应的化学方程式为；化合物I的电子式为； $6\text{ g}$  G溶于盐酸，得到的溶液与铜粉完全反应，计算至少所需的铜粉的质量写出溶液与铜粉反应的离子方程式；C与过量NaOH溶液反应的离子方程式为反应后溶液与过量化合物I反应的离子方程式为E在I中燃烧观察到的现象是。答案： $Al + Fe_2O_3 \xrightarrow{\text{高温}} Al_2O_3 + 2Fe$   $Fe + Cu^{2+} = Fe^{2+} + Cu$   $n(FeO) = 1\text{ mol}$ ，依据离子方程式，则 $n(Cu) = 1\text{ mol}$ ， $m(Cu) = 64\text{ g}$ 。

$Al + OH^- + H_2O = AlO_2^- + H_2$   $AlO_2^- + CO_2 + H_2O = Al(OH)_3 + HCO_3^-$  剧烈燃烧，放出热量，生成黑色固体和白色固体。依据题目信息CB是单质，GH是二元化合物，反应曾应用于铁轨的焊接，知C为AlG为 $Fe_2O_3$ B为 $Fe$ H为 $Al_2O_3$ ；由于I是一种常见的温室气体，知其为 $CO_2$ ，而Mg能在 $CO_2$ 中燃烧，且 $MgO$ 中Mg元素的质量分数为%。

福建秋鹏峰中学届高三年月将 $1\text{ mol}$ 的镁和铝的混合物溶于 $m\text{ L}$   $1\text{ mol/L}$   $H_2SO_4$ 溶液中，然后再滴加 $1\text{ mol/L}$ 的NaOH溶液。请回

## 山东边角料采用洗铝土矿剩下什么废渣

答下列问题：（分）若在滴加NaOH溶液的过程中，沉淀质量m随加入NaOH溶液的体积V的变化如图所示。若在滴加NaOH溶液的过程中，欲使Mg + Al + 刚好沉淀完全，则滴入NaOH溶液的体积V(NaOH) = \_\_\_\_\_ mL。

答案：000福建秋鹏峰中学0届高三年月化学兴趣小组对某品牌牙膏中摩擦剂成分及其含量进行以下探究：（4分）查得资料：该牙膏摩擦剂由碳酸钙氢氧化铝组成；牙膏中其山东边角料采用洗铝土矿剩下什么废渣成分遇到盐酸时无气体生成。

其作用除了可搅拌BC中的反应物外，山东边角料采用洗铝土矿剩下什么废渣还有：C中反应生成BaCO<sub>3</sub>的化学方程式是下列各项措施中，不能提高测定准确度的是\_\_\_\_\_（填标号）。a在加入盐酸之前，应排净装置内的CO<sub>2</sub>气体b滴加盐酸不宜过快c在A-B之间增添盛有浓硫酸的洗气装置d在B-C之间增添盛有饱和碳酸氢钠溶液的洗气装置实验中准确称取800g样品三份，进行三次测定，测得BaCO<sub>3</sub>平均质量为94g。则样品中碳酸钙的质量分数为有人认为不必测定C中生成的BaCO<sub>3</sub>质量，只要测定装置C吸收CO<sub>2</sub>前后的质量差，一样可以确定碳酸钙的质量分数。共沉淀法是目前制备纳米四氧化三铁的重要方法，其流程如图示：请回答下列问题：实验室保存溶液A时，需加入。为了得到较纯的纳米Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>，FeSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O和FeCl<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>O的物质的量之比最好应为，在此条件下，检验铁元素是否沉淀完全的实验操作是。磁流体是电子材料的新秀，山东边角料采用洗铝土矿剩下什么废渣既具有固体的磁性，又具有液体的流动性，下列关于纳米Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>磁流体的说法中不正确的是：。南安华侨中学届高三年上学期第二次在含有Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>、Mg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>和AgNO<sub>3</sub>的溶液中加入适量锌粉，首先置换出的是CA．MgB．CuC．AgD．H<sub>2</sub>。（1分）南安华侨中学届高三年上学期第二次铝土矿的主要成分是Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>，山东边角料采用洗铝土矿剩下什么废渣还含有FeO、SiO<sub>2</sub>等杂质，按下列操作从铝土矿中提取Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>，回答下列问题。工艺流程如下：用mol/L的盐酸稀盐酸浸取炉渣，过滤。滤液先用H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>氧化，再加入过量NaOH溶液，过滤，将沉淀洗涤干燥煅烧得Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>将第 步分离出沉淀的滤液通CO<sub>2</sub>调pH值后，保持温度在~ 进行“蒸发浓缩”，可以得到碱式氯化铝Al(OH)<sub>n</sub>Cl<sub>3-n</sub>据以上信息回答下列问题：实验室配制mol/L的盐酸mL需要.5%的浓盐酸（密度为.g/cm<sup>3</sup>）\_\_\_\_\_mL，配制用到的仪器有烧杯玻璃棒量筒胶头滴管。写出H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>与滤液反应的化学方程式“蒸发浓缩”需保持温度在~ ，可采用的加热方法是验证炉渣中含有Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>，做如下实验：a取适量炉渣于烧杯中，加足量溶解静置b取上层清液少量于试管中，滴加，观察现象。

下列说法中一定正确的是AA．溶液中OH<sup>-</sup>的总数会变，有H<sub>2</sub>放出B．溶液中Na<sup>+</sup>的物质的量浓度增大C．溶液中Na<sup>+</sup>的总数减少，有H<sub>2</sub>放出D．溶液OH<sup>-</sup>浓度不变，有H<sub>2</sub>放出。福建省福州市八县（市）一中011---01学年度高三第一学期期中已知甲乙丙X是种中学化学中常见的物质，其转化关系符合下图。检查气密性，将药品和水装入各仪器中，连接好装置后，需进行的操作山东边角料采用洗铝土矿剩下什么废渣还有：记录C的液面位置

## 山东边角料采用洗铝土矿剩下什么废渣

； 将B中剩余固体过滤，洗涤，干燥，称重； 待B中不再有气体产生并恢复至室温后，记录C的液面位置；  
由A向B滴加足量试剂； 检查气密性。B中发生反应的化学方程式为若实验用铝镁合金的质量为ag，测得氢气体积为bmL(已换算为标准状况)，B中剩余固体的质量为cg，则铝的相对原子质量为。实验过程中，若未洗涤过滤所得的不溶物，则测得铝的质量分数将(填“偏大”“偏小”或“不受影响”)。

答案分) NaOH溶液分除去铝镁合金表面的氧化膜分 ; 使D和C的液面相平各分Al+NaOH+HONaAlO+H  
分分偏小9. 三明二中高三0—0学年第一学期阶段某溶液中有NH<sup>+</sup> Mg<sup>+</sup> Fe<sup>+</sup> 和Al<sup>+</sup> 四种离子，若向其中加入过量的氢氧化钠溶液，微热并搅拌，再加入过量盐酸，溶液中大量减少的阳离子是(A)。答案NaO+HO=NaOH+O (分)  
NO+HOHNO+NO (分) Cl+HOHCl+HClO (分) FeCCO (各分)。福建南安一中0届高三上学期期中化学试卷如下  
图带漏斗U型管中装有足量的煤油和水的混合物，静置后投入一小块碱金属。

反应完全后，加物质甲调节pH，铁元素全部沉淀(一般认为铁离子的浓度下降到- $10^{-5}$ mol/L，就认为沉淀完全)，然后过滤浓缩结晶。

其反应过程是：第步， $Fe^{++}+O+H==Fe^{++}+H_2O$ ，请写出其第?i反应的离子方程式。方案丙：将铜丝放到一定量的稀硫酸中，加入适量的 $H_2O_2$ ，并控温在 ~ ，持续反应h，也能获得硫酸铜。请回答下列问题： 反应时温度必须控制在 ~ ，温度不宜过高的主要原因是； 写出该反应的化学方程式为。答案 (分)Cu(NO)<sub>3</sub>(分)重结晶(分)坩埚(分) (分) CD(分)  $Fe^{++}+Cu==Fe^{++}+Cu^+$ (分) 防止双氧水分解(分)  $Cu+H_2O+H_2SO_4=CuSO_4+H_2O$ (分)。浙江省龙游中学0高三化学周练(共分) Fe是地壳中含量很丰富的元素，也是生物体所必须的元素。

我国南方某些地区的井水取来久置后，井水由澄清变成少量红棕色絮状沉淀积于缸底，水面浮着一层“锈皮”。为了证明是哪一种反应发生，同学们设计并实施了下列实验，请填写下列空白： 实验 ，取mLFeCl<sub>3</sub>浓溶液于试管中，逐滴加入Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>浓溶液，观察到溶液的颜色由黄色变为红棕色，无气泡产生，无沉淀生成，继续加入Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>浓溶液至过量，溶液颜色加深，最终变为红褐色。 若在FeCl<sub>3</sub>浓溶液中加入Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>浓溶液，观察到红褐色沉淀并且产生无色气体，该反应的化学方程式是 。 从形式上看，Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>和Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>相似，但是从上述实验中可以看到，二者的水溶液与氯化铁溶液反应的现象差别很大，分析其原因可能是： . ; . ;自然界中铁矿石主要有赤铁矿和磁铁矿，应用高炉能冶炼制得金属铁。

FeO在高炉中有下列反应： $FeO+C \rightarrow FeO+C$ 反应形成的固体混合物(FeOFeO)中，元素氧和铁的质量比用mO : mFe表示。

## 山东边角料采用洗铝土矿剩下什么废渣

原文地址：<http://jawcrusher.biz/psj/SZByShanDongQyyoN.html>