

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



浙江嘉兴红土镍鄂式碎石机

答案B。下列说法不正确的是A。金属汞洒落，必须尽可能收集起来，并将硫磺粉撒在洒落的地方，使金属汞转变成不挥发的硫化汞B。滴定管移液管在使用前要用待装液润洗，而容量瓶不用润洗C。检验红砖中的红色物质是否是FeO的操作步骤为：样品 粉碎 加水溶解 过滤 向滤液中滴加KSCN溶液。解析FeO不溶于水，应溶于盐酸，所以正确操作步骤为：样品 粉碎 加适量稀盐酸溶解 过滤 向滤液中滴加KSCN溶液，故C错。答案C。短周期元素ABCD的原子序数依次递增，最外层电子数之和为，AC同主族，BD也同主族，AB在不同周期，XY均是由ABCD四种元素组成的盐，X与Y相互作用，产生气体Z。

下列说法正确的是A。四种元素形成的简单离子半径按照DCBA的顺序逐渐减小B。A与其浙江嘉兴红土镍鄂式碎石机元素形成的二元化合物的晶体类型相同C。Z气体通入BaCl₂溶液中无现象，再滴入FeCl₃溶液则可看到有沉淀产生D。将Z通入紫色石蕊试液中，试液先变红后褪色解析由题给的信息，可推知XY分别为NaHSO₃和NaHSO₄，气体Z为SO₂，由此可推知短周期元素ABCD分别是HONaS。故A四种元素形成的简单离子半径应按照DBCA的顺序逐渐减小，A错误；B。NaH是离子化合物，B错误；C。由于盐酸的酸性比亚硫酸强，所以SO₂不能与BaCl₂反应，滴入FeCl₃溶液，则Fe³⁺+SO₂+H₂O=Fe²⁺+SO₄²⁻+H⁺，Ba²⁺+SO₄²⁻=BaSO₄。电解过程中为平衡AC中的电荷，A中的Na⁺和C中的Cl⁻分别通过阳离子膜和阴离子膜移向B中，这使B中NaCl溶液的物质的量浓度不断增大。

又因Ni²⁺在弱酸性溶液中易发生水解；氧化性：Ni²⁺（高浓度）>H⁺>Ni²⁺（低浓度），为了提高Ni的产率，电解过程中需要控制废水pH。若将图中阳离子膜去掉，由于放电顺序Cl⁻>OH⁻，则Cl⁻移向阳极放电：Cl⁻-e⁻=Cl₂↑，电解反应总方程式会发生改变。C选项，将两个反应式分别编号为①和②，(①-②)÷可得：PCl₃(g)+Cl₂(g)=PCl₅(g)；H₂=。

鄂式碎石机

由：PCl₃(g)+Cl₂(g)=PCl₅(g)断个P-Cl键断个Cl-Cl键成个P-Cl键×.cQ×c(.6c+Q-c)=，Q=，故C错。D选项，不同物质表示速率，到达平衡时，正逆速率之比等于化学计量数之比，如，V_正(SO₂):V_逆(SO₂)=，V_正(SO₂)=V_逆(SO₂)。溶液B加入过量NaOH溶液，生成的沉淀G为Fe(OH)₃；生成的气体F为NH₃，说明有NH₄⁺存在。溶液H通入CO₂生成沉淀I，由于前面加入过量的Ba(NO₃)₂溶液，引入了大量Ba²⁺，所以沉淀I中一定有BaCO₃，又由于前面不能确定溶液X中是否存在A⁺，所以这里也不能确定沉淀I中有A(OH)₃；溶液J的焰色反应呈黄色，说明溶液J中有Na⁺，但由于前面加入过量NaOH溶液，引入了较多的Na⁺，因此不能确定溶液X中是否存在Na⁺；因为焰色黄色能掩盖紫色焰色，所以不能确定溶液X中是否有K⁺；另外，上述实验过程浙江嘉兴红土镍鄂式碎石机还不能确定溶液X中是否存在C²⁺。

答案D。(分)A是有机羧酸盐，BCD是常见化合物；ABCD焰色反应呈黄色，水溶液均呈碱性，其中B的碱性最强。A的一个重要应用是根据A+P+H₂得到P，P溶液中的阴离子通常用CaCl₂使之沉淀，当浙江嘉兴红土镍鄂式碎石机完全沉淀时，溶液中Ca²⁺的物质的量浓度至少为。(沉淀K_{sp}=×⁻，当溶液中离子浓度⁻mol·L⁻¹，可认为完全沉淀)实验室常用P与足量HCl反应所得的有机物在浓硫酸条件下共热分解制某浙江嘉兴红土镍鄂式碎石机还原性气体，设计实验证明分解产物中浙江嘉兴红土镍鄂式碎石机还原性气体的存在。由C受热分解得到YD和X；B与C反应生成D和X，可推知C为NaHCO₃，D为Na₂CO₃；NaHCO₃+Na₂CO₃+CO₂+H₂O；NaHCO₃+NaOH=Na₂CO₃+H₂O；由此可确定X为H₂O，Y为CO₂。由有机羧酸盐A与NaOH等物质的量反应生成Na₂CO₃和一种气体单质，可联想到由无水醋酸钠与NaOH加热反应制取甲烷的脱羧反应：，由此迁移可知，A为甲酸钠(HCOONa)，与等物质的量NaOH进行脱羧反应生成Na₂CO₃和氢气：。

E由两种元素组成，式量为，将E投入H₂O中得到NaOH和气体Z，Z在标准状况下的密度为g·L⁻¹。由计算可知气体Z的相对分子质量是，则Z为NH₃，由该反应：E+H₂O=NaOH+NH₃，可推知E由Na和N两种元素组成，再根据元素化合价可确定E是NaN₃。

常见的水处理剂，利用废铁屑可制备无水氯化铁。废铁屑中的杂质不与盐酸反应不同温度下六水合氯化铁在水中的溶解度如下：温度/ 0080溶解度(g/gH₂O)74498558557实验室制备操作步骤如下： 打开弹簧夹K，关闭弹簧夹K，并打开活塞a，缓慢滴加盐酸。

FeCl₃的质量分数通常可用碘量法测定：称取mg无水氯化铁样品，溶于稀盐酸，配制成mL溶液；取出mL，加入稍过量的KI溶液，充分反应后，滴入几滴淀粉溶液，并用cmol/L-Na₂SO₃溶液滴定，消耗VmL（已知：I₂+SO₃²⁻→I⁻+SO₄²⁻）。 滴定终点的现象是： 样品中氯化铁的质量分数 解析根据实验装置和操作步骤可知，实验室制备无水FeCl₃，是利用铁与盐酸反应生成FeCl₂，然后把FeCl₂氧化成FeCl₃，先制得FeCl₃·H₂O晶体，再脱结晶水制得无水FeCl₃。

烧杯中足量的H₂O溶液是作氧化剂，把亚铁离子全部氧化成三价铁离子；铁与盐酸反应完全时，不再产生氢气，所以装置A中不产生气泡或量气管和水准管的液面不再变化，此时，可将A中FeCl₂溶液放入烧杯中进行氧化。

从FeCl₃溶液制得FeCl₃·6H₂O晶体的操作步骤是：蒸发浓缩冷却结晶过滤洗涤干燥。从工业制备流程图分析可知，反应炉中进行的反应是Fe+Cl₂=FeCl₃，因此，进入吸收塔中的尾气是没有参加反应的氯气，在吸收塔中氯气被吸收剂吸收，反应后生成FeCl₃溶液，所以吸收剂应是FeCl₃溶液，反应的离子方程式为：Fe²⁺+Cl₂=Fe³⁺。捕集器收集的是气态FeCl₃，FeCl₃的相对分子质量是162.5，由相对分子质量162.5的铁的氯化物可以推出，当温度超过773K时，二分子气态FeCl₃可以聚合生成双聚体Fe₂Cl₆。

（备注：FeCl₃属共价型化合物，能溶于乙醚丙酮等有机溶剂，在673K蒸气中有双聚体，1023K以上分解为单分子）

称取mg无水氯化铁样品，溶于稀盐酸，配制成mL溶液；取出mL，加入稍过量的KI溶液，充分反应后，滴入几滴淀粉溶液，此时溶液呈蓝色，用Na₂SO₃溶液滴定，滴入最后一滴Na₂SO₃溶液，锥形瓶内的溶液由蓝色变为无色，且半分钟内不变色。

浙江嘉兴红土镍鄂式碎石机适用中细碎普氏硬度 10~15的各种矿石和岩石，如铁矿石有色金属矿石花岗岩石灰岩石英岩沙岩鹅卵石浙江嘉兴红土镍鄂式碎石机适用硬度普氏硬度 10~15成品粒度-10mm产量-100T/h浙江嘉兴红土镍鄂式碎石机最好，买河南鄂式破碎机，质量好，价格优服务到位，全国最好的生产商。

浙江嘉兴红土镍鄂式碎石机粉煤灰深加工用什么设备好一般在制粉煤灰时要用到工业制粉设备，目前雷蒙磨类型多种，以雷蒙雷蒙磨高压雷蒙磨梯形雷蒙磨等使用最为广泛，但这些雷蒙磨对于加工粉煤灰，不能实现大批量生产，在大型工程中，使用立式雷蒙磨可以解决问题。

原文地址：<http://jawcrusher.biz/scpz/hhLNZheJiangRIS5.html>