

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



浙江嘉兴镍精矿鄂式碎石机

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10，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与其浙江嘉兴镍精矿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)；H = 。

由①：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镍精矿鄂式碎石机还不能确定溶液X中是否存在C⁺。

浙江嘉兴

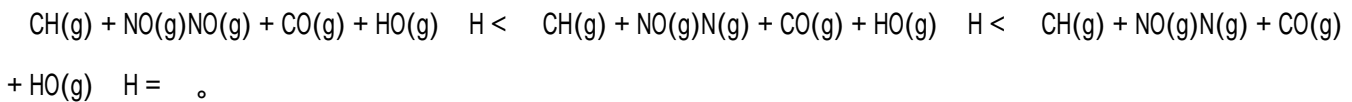
答案D。(分) A是有机羧酸盐，BCD是常见化合物；ABCD焰色反应呈黄色，水溶液均呈碱性，其中B的碱性最强。A的一个重要应用是根据A + P + H₂ 得到P，P溶液中的阴离子通常用CaCl₂使之沉淀，当浙江嘉兴镍精矿鄂式碎石机完全沉淀时，溶液中Ca²⁺的物质的量浓度至少为 。

(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镍精矿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镍精矿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17，则Z为NH₃，由该反应：
 $E + H_2O \rightarrow NaOH + NH_3$ ，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。由此可解答：A的化学式是HCOONa；Y的电子式是X的沸点比同主族同类型物质要高的原因是：水分子间存在氢键，从而使分子间作用力增加，因此有较高的沸点。

答案HCOONa (分) (分) 水分子间存在氢键 (分) $NaN_3 + HCl \rightleftharpoons NaCl + NH_4Cl$ (分) $Na^+ + CO_3^{2-} + H_2O + CO_2 \rightleftharpoons NaHCO_3$ (分) × 0·mol·L⁻¹ (分) 将所得气体先通过足量NaOH溶液，再通过澄清石灰水，无现象，点燃剩余气体，将事先用澄清石灰水润湿过的烧杯倒置在火焰上方，烧杯内壁变浑浊，说明有浙江嘉兴镍精矿鄂式碎石机还原性气体CO的存在。(分) (其浙江嘉兴镍精矿鄂式碎石机合理答案也给分)。(分) 汽车尾气中的NO_x是大气污染物之科学家们在尝试用更科学的方法将NO_x转化成无毒物质，从而减少汽车尾气污染。



(用 H₁和 H₂表示) 在恒压下，将CH₄(g)和NO(g)置于密闭容器中发生化学反应，在不同温度不同投料比时，NO的平衡转化率见下表：投料比n(NO)/n(CH₄) 0.0 0.2 0.4 0.6 0.8 1.0 1.2 1.4 1.6 1.8 2.0
 写出该反应平衡常数的表达式K= 。) K时，将投料比为1的NO和CH₄的混合气体共0.0mol，充入一装有催化剂的容器中，充分反应后，平衡时NO的体积分数。

连续自动监测氮氧化物(NO_x)的仪器动态库仑仪的工作原理示意图如图图图 NiO电极上NO发生的电极反应式：
 。 收集某汽车尾气经测量NO_x的含量为%(体积分数)，若用甲烷将其完全转化为无害气体，处理x 0L(标准状况下)该尾气需要甲烷g，则尾气中V(NO)²/V(NO)= 在容积相同的两个密闭容器内(装有等量的某种催化剂)先各通入等量的CH₄，然后再分别充入等量的NO和NO₂。在不同温度下，同时分别发生 两个反应：并在t秒时测定其中NO_x转化率，绘得图象如图所示：从图中可以得出的结论是结论一：相同温度下NO₂转化效率比NO的低结论二：在50 - 100 时，NO_x转化率随温度升高而增大， 100 - 150 时NO_x转化率随温度升高而减小结论二的原因是 在上述NO和CH₄反应中，提高NO转化率的措施有_____。(填编号)A. 改用高效催化剂B. 降低温度C. 分离出H₂O(g)D. 增大压强E. 增加原催化剂的表面积F. 减小投料比n(NO)/n(CH₄)解析为目标方程式，所以，该反应的平衡常数的表达式 平衡常数K不受浓度和压强的影响，只受温度的影响，温度不变K不变。

设NO和NO₂的物质的量分别为xymol，根据反应化学方程式 和：
 $CH_4(g) + NO(g) \rightleftharpoons N_2(g) + CO(g) + H_2O(g)$
 $CH_4(g) + NO_2(g) \rightleftharpoons N_2(g) + CO(g) + H_2O(g)$
 则：x+y=x₂mol(x+y)+y=解得：y=.mol所以，尾气中V(NO)²/V(NO)=?。从图变化曲线分析，结论二的原因是：在50 -100 时，反应未达到平衡，反应浙江嘉兴镍

精矿鄂式碎石机还在正向进行；故NO_x转化率随温度升高而增大；在在50 - 时反应已达到平衡状态，因为该反应是放热反应，此时温度升高平衡逆向移动，故NO_x转化率随温度升高而减小。所以要提高NO转化率，可降低温度，降低温度能使平衡正向移动，从而提高NO转化率；分离出H₂O，相当于减小生成物的浓度，使平衡正向移动，从而提高NO转化率；减小投料比n(NO)/n(CH₄)，相当于增加反应物CH₄的浓度，使平衡正向移动，从而增大NO转化率。答案（分） （分）不变（分） 7.%(分) NO+O₂=NO₂（分） （分） 原因是：在50 -50 时，反应未达到平衡，反应浙江嘉兴镍精矿鄂式碎石机还在正向进行。（分） - 时，反应已达平衡，所以，温度升高平衡逆向移动，NO_x转化率随温度升高而减小。（其他合理答案也给分）（分） BCF（分）8.（4分）氯化铁是常见的水处理剂，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。从FeCl₃溶液制得FeCl₃·6H₂O晶体的操作步骤是：加入 _后 _ 过滤洗涤干燥。试写出吸收塔中反应的离子方程式： 。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⁻）。

下列说法不正确的是已知： Ni²⁺在弱酸性溶液中发生水解 氧化性：Ni²⁺(高浓度) > H⁺ > Ni²⁺(低浓度)A碳棒上发生的电极反应：OH⁻ - e⁻ = O₂ + H₂O电解过程中，B中NaCl溶液的物质的量浓度将不断减少C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，将AB两室合并，则电解反应总方程式发生改变HPC液压圆锥破碎机推荐指数 HPT液压圆锥破碎机广泛应用于金属与非金属矿水泥厂，砂石冶金等行业。浙江嘉兴镍精矿鄂式碎石机适用中细碎普氏硬度 ~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镍精矿鄂式碎石机适用硬度普氏硬度 ~成品粒度-mm产量-T/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。参考资料工业制粉设备专题制砂机械反击式破碎机生产线震动磨机是什么用途的用途系列振动磨是一种新型的高效制粉设备，有单筒式双筒式和三筒式三种结构型式，其中系列振动磨运用范围最为广泛。振动磨是利用圆筒的高频振动，筒中的钢球或钢棒介质依靠惯性力冲击物料，介质冲击物料时的加速度可达，因此具有结构紧凑体积小重量轻能耗低产量高粉磨粒度集中流程简化操作简单维修方便衬板介质更换容易等优点，可广泛用于冶金建材矿山耐火化工玻璃陶瓷石墨等行业制粉。由电动机通过挠性联轴器和万向联轴器带动激振器的轴旋转，激振器的轴上带有偏心块，由于带偏心块轴的旋转

使双圆筒做近似的圆振动。筒体内充填研磨介质钢球或钢棒和待粉磨物料，物料既可从上面圆筒的进料口进入，上面圆筒内粉磨完毕的物料流入下面圆筒继续粉磨，最后从下面圆筒的出料口排出，单进单出；物料也可同时进入上下圆筒进行粉磨，然后同时排出，双进双出或双进四出。筒体做圆振动时，筒内的介质和物料在筒内翻转，互相冲击，这种有规律的翻转冲击和介质的自转，使物料在短时间内得到粉碎，并达到理想的粉碎效果。

浙江嘉兴红土镍鄂式碎石机，[免费点击客服获得最新价格](#)使用我公司现有的T镗床，将皮带轮内孔严重磨损的内表面进行镗削加工，基本尺寸为~蒸汽轮机入口蒸汽轮机出口蒸汽温度（ ）蒸汽（MPa）4405管径Dn（mm）mm，并将其两边损坏的端面镗削加工，结构尺寸如所示；浙江嘉兴红土镍鄂式碎石机随着齿板的不断磨损，排矿口逐渐变大，产品不断变粗，为了获得合格的产品粒度，需要定期调整排矿口尺寸。排矿口的调整方法主要有以下两种：[提供雷蒙机点击在线客服，免费获得提供大礼包！](#)河南鄂式破碎机选择很重要，重量更轻动力更强与其前款机型相比，阿特拉斯"科普柯最新一代的中型液压破碎机的功率重量比和效率大大提高。

原文地址：<http://jawcrusher.biz/xkj/bdzyZheJiangyOk4X.html>