泸州石灰石立磨甘油站

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

泸州石灰石立磨甘油站

). 下列说法正确的是A. 摩尔是七个基本物理量之一B. mol氧C. 摩尔是表示物质的数量的单位D. 每摩尔物质都含有阿伏加德罗常数个指定微粒. 在mL. mo · L-氢氧化钠溶液中，所含氢氧化钠的质量为A. 4gB. . gC. gD . . g3. 一些集装化学物质的箱子上须贴危险化学品的标志。. (分)根据氧化泸州石灰石立磨甘油站还原反应：KMnO+KNO+HSO=KNO+MnSO+KSO+HO填空。上述反应中元素的化合价升高，则该元素的原子(填“ 被氧化 ”或“ 被泸州石灰石立磨甘油站还原 ”)；该反应中是氧化剂，泸州石灰石立磨甘油站发生了反应。. (分)药品华素片的使用说明书的部分内容如下：请回答下列问题：华素片中含有的主要成分是(用分子式表示)。

为验证华素片中确有上述成分，进行如下实验：· 取一粒药片放人中研碎，再将粉末装入试管中，并加人约mL蒸馏水，向该试管中加入约ml(从“ 酒精 ”“ 四氯化碳 ”“ 甘油 ”中选择)，用力振荡静置；实验后可能观察到的现象是，选用该液体的原因是请你再设计另一种方法，验证华素片中的主要成分。

其方法是. (分)下图I是实验室用氢气泸州石灰石立磨甘油站还原氧化铜实验的简易装置，其中的铜质燃烧匙可以在试管M中上下移动，虚线框中需从图中选取装置。图中的细铜丝一端被弯成螺旋状，先在酒精灯火焰上加热，变黑后再迅速伸人制得的氢气中在图I中，试管M中的液体应选用；在图I的虚线框中，应选用图中的(填“ A

”或“ B ”)装置；上述制氧气的方法与将锌粒直接加人试管中相比，其优点主要是.5．(分)化学实验室产生的废液中含有大量会污染环境的物质，为了保护环境，化学实验室里的废液必须经处理后才能排放。

石灰立磨

某化学实验室里的废液中含有Fe+Cu+Ag+三种金属离子，实验室设计了下列方案对废液进行处理：废液经操作得到的沉淀中含有的金属单质是；在操作中所观察到的实验现象是；操作中所发生反应的离子方程式为。

计算：此浓盐酸的物质的量浓度；配制mL．mo·L-的盐酸，需以上浓盐酸的体积。

)．(2分)设计实验方案验证明矾中含有K+Al+SO-，写出实验步骤实验现象有关的离子方程式及结论。据魔方格专家权威分析，试题“ 下列各组物质的相互关系正确的是A．同位素：H+H-HHH ”主要考查你对同位素等考点的理解。同位素的应用：同位素在医学领域中的应用最为广泛，主要用于显像诊断和治疗，泸州石灰石立磨甘油站还用于医疗用品消毒药物作用机理研究和生理医学研究等。同位素辐射育种技术为农业提供了改进农产品质量增加产量的新技术；利用同位素示踪技术，可检测并确定植物的最佳肥料吸入量和农药吸入量。C纪年测定法与其他放射性同位素测定法已成为地质学考古学人类学地球科学等领域广泛采用的一种准确的断代方法。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“ 下列各组物质的相互关系正确的是A．同位素：H+H-HHH ”考查相似的试题有：江西省临川二中高二测试训练题（化学）注意事项考生在答题前请认真阅读本注意事项及各题答题要求．本试卷包含单项选择题（第题～第题，共题分）非选择题（第4题～第6题，共题分）共两部分。

立磨甘油站

本卷可能用到的相对原子质量hc2no6clnacuag08一单项选择题：在每题的个选项中，只有个选项是符合要求的（本部分题，每题分，共分）．生产生活中离不开各类化学物质。下列化学物质中属于盐类的是a．苏打b．钻石c．水晶d．生石灰．根据c含量，能测出古代物品所处的年代。

下列对实验现象的描述错误的是①②③④a．实验①中溶液变黄色b．实验②试管中混合溶液变红色c．实验③中

泸州石灰石立磨甘油站

烧瓶内溶液变红色d．实验④中出现砖红色沉淀．我国高速铁路技术世界领先。下列说法中错误的是操作操作操作操作操作a．所配制的naco溶液的物质的量浓度为.0mol/lb．操作是将溶解的naco溶液转移到容量瓶中c．操作是滴加水至溶液凹液面的最低点与刻度线平齐d．操作中，定容摇匀后发现液面低于刻度线，要继续加水至液面与刻度线平齐．课堂学习中，同学们利用镁条锌片铜片导线电流计橙汁烧杯等用品探究原电池的组成。

下列结论错误的是a．原电池是将化学能转化成电能的装置b．原电池由电极电解质溶液和导线等组成c．右图中a极为镁条b极为锌片时，导线中会产生电流d．右图中a极为锌片b极为铜片时，电子由铜片通过导线流向锌片．xyz是周期表中相邻的三种短周期元素，泸州石灰石立磨甘油站们原子半径依次减小，x与z的核电荷数之比为：，xyz分别与氢元素形成氢化物。下列叙述正确的是a．z是第二周期iva族元素b．最高价氧化物对应的水化物的酸性：y扱xc．非金属性：x扱y扱zd．xyz的氢化物稳定性逐渐减弱．某工厂用fecl溶液腐蚀镀有铜的绝缘板生产印刷电路。课外活动小组为确认生产后的废液的组成，进行如下实验：取0ml废液加入足量的agno溶液，生成沉淀8.6g。下列关于原废液组成的判断错误的是a．一定含有fe+fe+cu+cl－b．c(fe+)　c(cu+)=　c．c(fe+)　c(fe+)=　d．c(cl－)=mol/l，c(fe+)=.mol/l二非选择题（本部分题，共分）4．（5分）本题为选做题，包括ab两题。工业废水中含有的cr+离子，可用熟石灰作沉淀剂，在ph为~时生成沉淀而除去，该反应的离子方程式是▲。a．乙酸乙酯b．乙醇c．葡萄糖（分）分子式为cho，属于醇的同分异构体有▲种，其中一种不能氧化成醛或酮，泸州石灰石立磨甘油站的结构简式是▲；另一种没有支链且能被氧化成醛，写出泸州石灰石立磨甘油站与乙酸发生酯化反应的方程式▲。

no+no+naco=nano+co（i）no+naco=nano+nano+co（ii）①当nox被naco溶液完全吸收时，x的值不可能是▲（填字母）。a．b．c．②将molnox通入naco溶液中，被完全吸收时，溶液中生成的no－no－两种离子的物质的量随x变化关系如图所示：图中线段a表示▲离子随x值变化的关系；若用溶质质量分数为.%的naco溶液吸收，则需要naco溶液至少▲g。

③用足量的naco溶液完全吸收nox，每产生.4l（标准状况）co（全部逸出）时，吸收液质量就增加g，则nox中的x值为▲。参考答案及评分标准一单项选择题：（本部分题，每题分，共分）题号4567890选项adcdcadbbacb题号4567890选项cbbaadaddbc．解析：n(cl－)=，n(fe+)=，根据铜与氯化铁反应的方程式可知，废液中n(fe+)　n(cu+)=　。

原文地址：http://jawcrusher.biz/zfj/dGJ4ZhouXrncI.html