

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**



### 湖北黄冈工业盐鄂式碎石机

工业盐佛山新方化工查看详细内容>>爱克水泵爱克泳池水泵上海湘水洗浴设备有限公司/上海市益文路弄号室。爱克水泵爱克泳池水泵2HP爱克水泵上海湘水洗浴上海湘水洗浴设备有限公司是专业从事中高档桑拿房蒸汽房光波房汗蒸房游泳池景观池SPA水疗池等康体休闲产品销售，设计安装及设备维护的专业技术公司。北味黄花菜g商品特点黄花菜，又名金针菜萱草忘忧草，为百合科植物，在我国已有二千多年的栽培史。最近三年内没有发生骗取中标严重违约等不良行为；没有处于被责令停业，财产被接管冻结及破产状态且最近两年连续盈利；有针对电力生产企业的销售业绩（以合同为准）。

第卷（选择题共分）以下数据可供解题时参考：相对原子质量（原子量）：H—C—20—N—4S—Cl—I—27Na—K—Cu—Fe—Ba—37—选择题（本大题共3小题，每小题分）。

下列判断不正确的是A．该病为常染色体上的隐性基因控制的遗传病B．-的基因型为AA或AaC．该病患者由于垂体产生的生长激素不足，引起侏儒症D．-与-基因型相同的概率为/．科学研究发现，某植物茎段再生时，根总是由近根端长出，叶从近苗端长出（见图），这种现象被称为极化再生。

下列说法不合理的是A．近根端与近苗端基因的表达情况不同B．茎段截取后，近根端的生长素向着近苗端运

输C．极化再生过程中，发生了细胞分裂与细胞分化D．生长素对离体茎段的细胞的生长具有重要的调节作用．  
 下图是某种取食农作物的昆虫种群数量的变化曲线，该种群在年中种群数量最多的是第几年A．B．C．1D．6．  
 正确的选择材料是实验成功的关键环节。则下列说法不正确的是A．原子半径： $X > Y > Q > W$  B．Q和W可形成原子  
 个数比为和的化合物C．Q和Z所形成的分子中，各原子均满足电子的稳定结构D．XY和W三种元素形成的化合物的  
 水溶液呈酸性二选择题（本大题共小题，每小题分，在每小题给出的四个选项中，有的只有一项符合题目要  
 求，有的有多项符合题目要求。全部选对的得分，选对但不全的得分，有选错的得分）．如图所示，一个物体  
 放在粗糙的水平地面上。则A．在到t时间内，物体的速度逐渐变小B．t时刻，物体速度增加到最大值C．在到t  
 时间内，物体做匀变速直线运动D．在到t时间内，力F大小保持不变．如图所示，一个同学用双手水平地夹住  
 一叠书，已知他用手在这叠书的两端施加的最大水平压力为 $F=3N$ ，如每本书的质量为 $.5kg$ ，手与书之间的动摩  
 擦因数为 $=.4$ ，书与书之间的动摩擦因数为 $=.5$ ，则该同学最多能水平夹住多少本书（已知最大静摩擦力约等于  
 滑动摩擦力，g取 $m/s$ 。

) A．B．C．D．．年月日时分，我国在西昌卫星发射中心用“长征三号乙”运载火箭，成功发射两颗北斗导航  
 卫星。北斗卫星导航系统由静止轨道卫星（同步卫星）和中轨道卫星组成，中轨道卫星平均分布在倾角 $^{\circ}$ 的三  
 个平面上，轨道高度约 $km$ ，静止轨道卫星的高度约为 $km$ 。把小球拉到使细线水平的位置A，然后将小球由静止释  
 放，小球沿弧线运动到细线与水平成 $=^{\circ}$ 的位置B时速度为零。

以下说法正确的是A．小球重力与电场力的关系是 $mg=Eq$  B．小球重力与电场力的关系是 $Eq=mg$  C．小球在B点时，  
 细线拉力为 $T=mg$  D．在A处给小球一个数值为 $mgL$ 的动能，就能使小球恰在竖直面内做一完整的圆周运动1．两根  
 足够长的平行光滑导轨竖直固定放置，顶端接一电阻R，导轨所在平面与匀强磁场垂直。现将金属棒从弹簧原  
 长位置由静止释放，则A．金属棒在最低点的加速度小于 $g$  B．回路中产生的总热量等于金属棒重力势能的减少  
 量C．当弹簧弹力等于金属棒的重力时，金属棒下落速度最大D．金属棒在以后运动过程中的最大高度一定低于  
 静止释放时的高度

第卷（非选择题共分）三非选择题（包括必考题和选考题两部分。）（一）必考题：共分。  
 （分）如图甲为“用DIS（位移传感器数据采集器计算机）“研究加速度和力的关系”的实验装置。在该实验  
 中必须采用控制变量法，应保持\_\_\_\_\_不变，用钩码所受的重力作为小车所受外力，用DIS测小车的加速  
 度。

分析此图线的OA段可得出的实验结论是\_\_\_\_\_。

此图线的AB段明显偏离直线，造成此误差的主要原因是A．小车与轨道之间存在摩擦B．导轨保持了水平状态C  
 ．所挂钩码的总质量太大D．所用小车的质量太大。（分）用下列器材组装成一个电路，既能测量出电池组的  
 电动势E和内阻r，又能同时描绘小灯泡的伏安特性曲线。A．电压表V（量程V内阻很大）B．电压表V（量程V内

阻很大) C. 电流表A (量程A内阻很小) D. 滑动变阻器R (最大阻值0 额定电流A) E. 小灯泡 (A5W) F. 电池组 (电动势E内阻r) G. 开关一只, 导线若干实验时, 调节滑动变阻器的阻值, 多次测量后发现: 若电压表V的示数增大, 则电压表V的示数减小。

## 鄂式破碎机

每一次操作后, 同时记录电流表A电压表V和电压表V的示数, 组成两个坐标点 (I, U) (I, U), 标到U—I坐标中, 经过多次测量, 最后描绘出两条图线, 如图乙所示, 则电池组的电动势E = V内阻r = 。

(结果保留两位有效数字) 在U—I坐标中两条图线在P点相交, 此时滑动变阻器连入电路的阻值应为 (结果保留两位有效数字)。 (分) 如图所示, 一固定在地面上的金属轨道ABC, AB与水平面间的夹角为  $\theta = 30^\circ$ , 一小物块放在A处 (可视为质点), 小物块与轨道间的动摩擦因数均为  $\mu = 0.2$ , 现在给小物块一个沿斜面向下的初速度  $v = 1 \text{ m/s}$ 。小物块经过B处时无机械能损失, 物块最后停在B点右侧  $1 \text{ m}$  处 ( $\sin 30^\circ = 0.5, \cos 30^\circ = \frac{\sqrt{3}}{2}, g \text{ 取 } 10 \text{ m/s}^2$ )。 (分) 如图所示, 有一轴线水平且垂直纸面的固定绝缘弹性圆筒, 圆筒壁光滑, 筒内有沿轴线向里的匀强磁场B, O是筒的圆心, 圆筒的内半径  $r = 0.5 \text{ m}$ 。圆筒下方一个带正电的粒子经电场加速后 (加速电场未画出), 以  $v = 1 \text{ m/s}$  的速度从a孔垂直磁场B并正对着圆心O进入筒中, 该带电粒子与圆筒壁碰撞四次后恰好又从小孔a射出圆筒已知该带电粒子每次与筒壁发生碰撞时电量和能量都不损失, 不计粒子的重力和空气阻力, 粒子的荷质比  $q/m = 1 \text{ C/kg}$ , 求磁感应强度B多大 (结果允许含有三角函数式)? (分) 铁是一种过渡元素, 金属铁是最常用的金属。请回答下列各题: 生铁中含有一种铁碳化合物(Fe<sub>3</sub>C), 在足量的空气中高温煅烧, 生成有磁性的固体和能使澄清石灰水变浑浊的气体, 该反应的化学方程式为。已知, 含SO<sub>2</sub>的废气通入Fe<sup>2+</sup>+Fe<sup>3+</sup>的溶液时, 其中一个反应的离子方程式为  $\text{Fe}^{2+} + \text{O} + \text{H}^+ = \text{Fe}^{3+} + \text{H}_2\text{O}$ , 则另一反应的离子方程式为。

硫酸厂用煅烧黄铁矿 (FeS<sub>2</sub>) 来制取硫酸, 实验室利用硫酸厂烧渣 (主要成分是FeO及少量FeSSiO<sub>3</sub>) 制绿矾。

利用烧渣制绿矾的过程如下: 烧渣溶于稀H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>过程中, 有单质硫生成, 写出该反应的离子方程式 (只写生成S的反应式, 其他反应无需写出)。 (提示: 当某离子浓度小于  $10^{-5} \text{ mol/L}$  时可以认为该离子沉淀完全了)。 (分) 已知反应:  $\text{CO(g)} + \text{H}_2\text{O(g)} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{(g)} + \text{CO}_2\text{(g)}$   $\Delta H = -41.2 \text{ kJ/mol}$ , 生成的CO与H<sub>2</sub>以不同的体积比混合时在合适条件下的反应可制得CH<sub>4</sub>。时在一体积为0L的恒容密闭容器中, 通入一定量的CO和H<sub>2</sub>(g), CO和H<sub>2</sub>(g)浓度变化如右图所示: 下列说法正确的是 (填序号)。 A. 达到平衡时, 反应体系最终会放出  $41.2 \text{ kJ}$  热量 B. 第  $10 \text{ min}$  时, 混合气体的平均相对分子质量不再

变化，可判断已达到平衡C．第min时，若升高温度，反应平衡常数会增大D．第min时，若充入CO，会导致v(正) > v(逆)，平衡向正反应方向移动50时，若在容积为L的密闭容器中同时充入molCOmolH<sub>2</sub>O、molCO和xmolH<sub>2</sub>。已知：  

$$\text{CH}_4(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = - \text{kJ/mol}$$

$$\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = - 85.8 \text{kJ/mol}$$
 则CO(g)与H<sub>2</sub>(g)反应生成CH<sub>4</sub>(g)与液态水的热化学方程式是。

实验过程中，若通入了标准状况下空气L（假设空气中O<sub>2</sub>体积分数为20%），则熔融盐燃料电池消耗标准状况下CH<sub>4</sub>。．（分）亚硝酸钠是一种工业盐，现用下图所示仪器（夹持装置已省略）及药品，探究亚硝酸钠与硫酸反应及气体产物成分。已知：  

$$\text{NO} + \text{NO} + \text{OH}^- = \text{NO}_2^- + \text{H}_2\text{O}$$
 气体液化的温度：NONO<sub>2</sub>-5℃为了检验装置A中生成的气体产物，仪器的连接顺序（按左 右连接）：AC。实验目的：略实验原理：略实验材料与试剂：存量淀粉酶制剂大小烧杯若干试管若干淀粉糊新配制的斐林试剂碘液量筒酒精灯等。实验步骤：取唾液：将口漱净，含一块脱脂棉，片刻后取出，将唾液挤入小烧杯中，重复几次；取两个烧杯，分别编号为AB，分别加入适量的。预测结果，得出结论：若试管A中溶液为褐色，试管A中出现砖红色沉淀；试管B中溶液呈蓝色，试管B中无砖红色沉淀，说明；试管B中溶液呈蓝色，试管B中有砖红色沉淀，说明该存量淀粉酶制剂有部分活性；，说明该存量淀粉酶制剂活性正常。讨论与反思该兴趣小组在班上汇报他们的实验设计和结论后，其他同学认为实验设计存在部分缺陷，你认为缺陷可能是。据图分析回答：若甲模式中的靶腺体为雌性动物的卵巢，则中枢神经系统通过下丘脑分泌激素到达垂体，调节垂体某激素的分泌，进而影响和调节卵巢的分泌，这种调节方式为。

原文地址：<http://jawcrusher.biz/ptsb/SD8kHuBeiN2dJx.html>