宁波市 2014 年初中毕业生学业考试科学试题

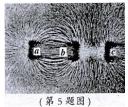
物理部分

试题卷 Ⅰ

- 一、选择题(本题共 20 小题, 第1~10 小题, 每小题 4 分, 第 11~20 小题. 每小题 3 分, 共70分。请选出每小题中一个符合题意的选项,不选、错选均不给分)
- 1. 人类的生活和生产都离不开金属材料。下列金属制品中,主要利用金属导热性的是(▲)



- 2. 今年"世界环境日"的主题是"提高你的呼声,而不是海平面",海平面上升的主要原 因是由于温室效应导致的全球气候变暖。下列获取电能的途径会加剧温室效应的是(▲)
 - A. 火力发电 B. 水力发电 C. 风力发电 D. 核能发电
- 5. 如图是研究磁体周围磁场时的铁屑分布情况。实验时, a、b、c 三个位置所对应的磁极 可能是(▲)



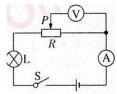
- A. N. N. N. B. N. S. S C. N. N. S D. S. N. S
- 8. 在学习"物体运动状态改变的原因"时,老师做了如图的实验:具有一定速度的钢珠在 水平面上能沿直线 AB 运动;如果在它的运动路径近旁放一磁铁,钢珠的运动路径将变成曲 线 AC。对该实验的理解. 正确的是(▲)
 - A. 用玻璃球代替钢珠也能达到实验目的
 - B. 钢珠沿直线 AB 运动时不受任何外力作用
 - C. 钢珠沿曲线 AC 运动时运动状态保持不变
 - D. 实验说明力是改变物体运动状态的原因
- 9. 利用如图所示的装置,工人用力 F 把重为 100N 的物体以 0.2m/s 的速度匀速提升 6m。 若不计绳重和摩擦,则这一过程中(▲)



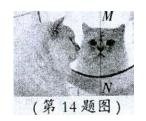
A. 拉力 F 的大小为 50N

B. 绳子自由端的速度为 0.4m/s

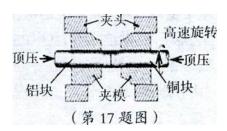
- C. 拉力 F 所做的功为 600 J D. 拉力 F 的功率为 10W
- 11. 如图所示的电路,闭合开关S, 当滑片P向右移动过程中(▲)



- A. 小灯泡变亮
- B. 电
- (第11题图)
- 流表示数变大
- C. 电压表示数变小 D. 电路的总功率变大
- 12. 把一个物体挂在弹簧秤下,弹簧秤示数为 3N,把它浸没在水(密度为 1.0g / cm³)中时, 弹簧秤示数变为 2N。假设物体的质量为 m,物体的密度为ρ,浸没在水中时物体的上下 表面所受的压力差和压强差分别为△F 和△P,则无法求得的是(▲)
 - A. m Β. ρ C. ΔF
- D. △P
- 14. 若右图中猫的头部位置保持不变,把镜子沿 MN 截成两半,并分别向两侧平移一段距离, 则猫的头部通过左、右两半面镜子(▲)



- A. 都不能成像
- B. 各成半个像, 合起来成一个完整的像
- C. 都成完整的像, 且两个像在同一位置
- D. 都成完整的像, 且两个像在不同位置
- 17. 如图所示,不旋转的铝块在强大压力作用下顶住高速旋转的铜块,铜块瞬间停止转动, 两者粘合在一起,这就是"旋转焊接"技术。下列对焊接过程的理解,错误的是(▲)



- A. 强大的压力可以使两者之间产生很大的摩擦力
- B. 使铜块高速旋转目的是为了增大铜块的惯性
- C. 铜块内能增加是通过做功的方式来实现
- D. 铜块和铝块增加的内能是由铜块的机械能转化而来
- 20. "悬空的磁环"实验中,若所用的磁环都一样,中间的塑料管是光滑的。当甲、乙两个 磁环处于静止状态时,它们之间的距离为 h1,如图所示。 再往乙的正上方套入丙磁环,当 丙悬空并静止后,甲、乙之间的距离变为 h2,乙、丙之间的距离为 h3。已知磁环间的斥力随 它们距离的减小而增大,则 h_1 、 h_2 、 h_3 之间的大小关系满足(\triangle)

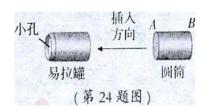


- A. $h_{-1} > h_2$ $h_2 > h_3$
- B. $h_1 > h_2 h_2 < h_3$
- C. $h_1 < h_2 h_2 = h_3$
- D. $h_1 < h_2 \quad h_2 < h_3$

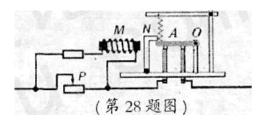
试题卷 II

二、简答题(本题共8小题,每空2分,共40分)。

24. 在"制作小孔成像观察仪"活动中,需要把制作好的圆筒插人易拉罐中,如图所示,圆筒的______(填"A"或""B")端是用半透明薄纸制成的光屏。用制成的小孔成像观察仪观察静物时,移动圆筒位置,增大光屏与小孔之间距离,则光 屏上像将______(填"变大"、"变小"或"不变")。



- 26. 用科学知识解释科技或生活现象。
 - (1)字航员王亚平在"天宫一号"上展示了一个近乎正球形的大水球,而地球上我们看到的水珠一般都是扁球形的,这是由于地球上的水珠受到了 ▲ 的作用。
 - (2)"玉兔"月球车的轮子做得宽大,能<u>▲</u>,才不至于陷入松软的月壤中,而不使用充气轮胎是因为月球表面 ▲ ,充气轮胎容易爆胎。
- 28. 如图所示是小利设计的一种限流器原理图,当电流超过限制电流时,会自动切断电路。
- (1) 当电流超过限制电流时,衔铁 N 被电磁铁 M 吸引过去,匀质的金属杆 OA 在弹簧拉力作用下绕 O 点转动,电路断开。刚转动时,杠杆 OA 属于 ▲ 杠杆。
- (2) 若耍把限流器接人家庭电路中,从安全用电角度考虑,应该把它接在进户线的 ▲ 线上。
 - (3)调试时,电流尚未达到设计的限制电流,限流器已经切断电路。为达到设计要求,应把滑动变阻器滑片 P 向 ▲ 移动。



- 三、实验探究题(本题共3小题,每空3分.共30分)
- 30. 某品牌汽车使用一段时间后,日行灯的反光碗上面部分就开始发白,影响反光效果。 (1)初步探究
 - 【猜想】日行灯工作时的高温使反光碗表面物质熔化后变白。

【查阅资料】反光.碗材料为表.面镀铬的团状模塑料,

它的耐热性比一般工程塑料好,热变形温度为 200~280℃,可长期在 130℃下使用。铬的熔点为 1800℃。

【实验】该灯正常工作时,每 20min 测一次反光碗发白处附近的温度,发现温度逐渐升高,3h 后保持在 75℃左右。上述实验中需用到的测量仪器有 ▲ 。

【分析评价】七述获取的证据能否支持猜想并说明理由: _______。 (2) 进一步探究

【观察】发现灯座的焊接点附近有松香残迹。

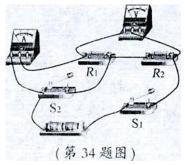
【.查阅资料】松香外观为<u>淡黄色至淡棕</u>色(粉末为白色),有松节油气味,密度 1.06~ 1.09 / cm³,软化点 72~76 °C,沸点约 300 °C,加热后能挥发,不溶于水,能溶于酒精等有机溶剂。

【提出假设】反光碗上面部分发白是由于 ▲ 产生的。

【实验】按制定方案清洗,表面的白色同体溶解,反光碗重新变得光亮。

四、分析计算题(本题共 5 小题, 第 32、33、34 小题各 6分. 第 35 小题 10 分, 第 36 小题 12 分, 共 40 分)

34. 如图电路中, 电源电压不变。当只闭合 S₁时, 电压表示数为 3V, 电流表示数为 0.2A。



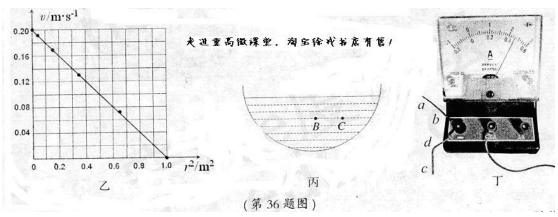
- (1)1min 内电路消耗的电能为多少?
- (2) 把两表的位置互换后. 闭合 S_1 、 S_2 ,电流表的示数为 0.5A,此时 R_2 消耗的电功率 P_2 为多少?

36. 离渠边不同距离处水流速度相等吗,小科想到顺水漂流的乒乓球速度与水流速度相等,于是进行了如下实验:选一段流速稳定、宽为 2m 的水平水渠为实验场地,如图甲所示,在 A₁A₂连线上,同一时间把 11 个乒乓球等间距地轻轻放入水中,并开始汁时,t=5s 时测得实验数据如下表:



离渠中心线距离r/m	0. 1	0. 20	0. 40	0. 60	0. 80	1. 00
乒乓球移动距离S/m	1. 00	0. 96	0. 84	0. 64(*)82.mk.(b.n)	0. 38	几乎为0
水流速度 / m • s ⁻¹	0. 200	0. 192	0. 168	0. 128	0. 076	几乎为0

- (1)分析数据可以得出: 离渠中心线距离r越大,水流速度v ▲ 。
- (2)为了得出v与r的定量关系,小科根据上表数据绘制v一r²图线如图乙,据此图可得到v与r的关系式是v= ▲ 。



宁波市 2014 年初中毕业生学业考试

科学参考答案及评分标准

一、选择题(本题共20小题,第1~10小题,每小题4分,第11~20小题,每小题3分, 共70分。请洗出位小顾中一个符合题意的选项,不选、错选均不给分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	D	A	С	D	В	Α	D	D	С	В
題号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	С	D	A	С	A	C	В	В	C	В

二、简答题(本题共8小题,每空2分,共40分)

- 21. (1) 非生物成分
- (2) 氧气、有机物等(合理的均给分)
- 22. (1) 碳酸钙 (或 CaCO_a)
- (2) CaCO₂+2HC1=CaC1₂+H₂O+CO₂ 1

23. 海洋 地表径流

- 24. A 变大

- 25. (1) 葡萄糖 小肠 (2) 肾小管 26. (1) 重力 (2) 增大受力面积,减小压强 没有大气压 27. (1) 引流 (2) 硫酸钠 (或 Na₂SO₄) (3) 稀盐酸 (或稀 HC1)

- 28. (1) 省力 (2) 火 (3) 右
 - 三、实验探究题(本题共3小题,每空3分,共30分)
- 29. (1) 调节分液漏斗活塞 (合理的均给分) (2) C (3) B、C

30. (1) 温度计和钟表(合理的均给分)

证据不支持猜想, 因为日行灯工作时反光碗的温度没达到其表面物质的熔化温度

- (2) 松香加热后挥发并在反光碗上冷凝 (合理的均给分) 酒精(或酒精等有机溶剂,合理的均给分)
- 31. (1) 左 小白鼠呼吸消耗氧气,产生二氧化碳,二氧化碳被氢氧化钠吸收,使瓶内气压 小于外面大气压 (2) 甲状腺激素对小白鼠的新陈代谢有促进作用

四、分析计算题(本题共5小题,第32、33、34小题各6分,第35小题10分,第36小 题各 12 分, 共 40 分)

- (每空2分) 32. (1) 4 (2) 3:1 (3) 48 %
- 33. (1) 蒸腾作用 减少幼根和根毛的损伤(合理的均给分)
- (每空2分)

(2) 山区水土流失(或植被破坏,合理的均给分)

(2分)

34. (1) W=UIt=3V×0.2A×60s=36J

(2分)

- (2) $R = \frac{U}{I} = \frac{3V}{0.2A} = 15\Omega$

 $R_2=R-R_1=15\Omega-6\Omega=9\Omega$

(1分)

$$P_2 = \frac{U_1^2}{R_2} = \frac{(3V)^2}{9\Omega} = 1 \text{ W}$$

(1分)

- 答: (1) 1min 内电路消耗的电能为 36J。 (2) R2 消耗的功率 P2 为 1W

```
(每空2分)
                (2) 10
35. (1) 7
   (3)【解法一】
                                                               (1分)
     参加反应硫酸的质量: 10g×19.6%=1.96g
     设生成 0.22g 二氧化碳需要硫酸的质量为 x, 同时生成硫酸钠的质量为 y
      Na_2CO_3 + H_2SO_4 = Na_2SO_4 + H_2O + CO_2 \uparrow
              98
                   142
                                44
                               0.22g
                    y
                98 142
                 x y 0.22g
                                                            (各1分)
                 x=0.49g y=0.71g
                                                             (1分)
   与氢氧化钠溶液反应的硫酸质量为: 1.96g-0.49g=1.47g
   设 1.47g 硫酸与氢氧化钠溶液反应生成硫酸钠的质量为 z
     2NaOH + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> = Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> + 2H<sub>2</sub>O
              98 142
             1.47g z
                                                                (1分)
               98 142
                                   z=2.13g
  所得溶液中溶质的质量分数为: 0.71g+2.13g×100%=14.2%
                                                                (1分)
  答:废液处理完毕时,所得溶液的溶质质量分数是14.2%
    【解法二】
   参加反应硫酸的质量: 10g×19.6%=1.96g
       设生成硫酸钠的质量共为x
       H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ~ Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
        98
              142
       1.96g x
                                                                (2分)
        1.96g
                                                                (2分)
       x = 2.84g
                                                                (1分)
     所得溶液中溶质的质量分数为: 2.84g×100%=14.2%
   答:废液处理完毕时,所得溶液的溶质质量分数是14.2%。
36. (1) 越小 (2) v=0.2m/s(1-r²/m²) (0≤r≤1m) (3) <
                                                           (每空2分)
                                                               (2分)
    (4) 0.46
      通过电流表的电流方向为从"十"接线柱流向"一"接线柱
                                                                (2分)
     若导线 ab 的电流从 a→b, 则 Ica=0.6 A+0.46A=1.06A 方向: d→c
                                                                (2分)
      若导线 ab 的电流从 b→a, 则 I<sub>cd</sub>= 0.6A - 0.46 A=0.14A 方向: c→d
     (本卷中分析计算题若用不同方法计算,只要正确的均给分)
```