

参考答案

物理·化学试卷(一)

物理部分

1.B 2.B 3.D 4.B 5.B 6.A 7.A 8.B

9.(1)费力 (2)水 (3)等于

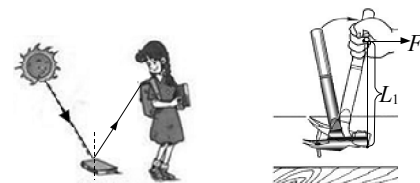
10.220 并联

11.水的比热容大 热传递

12.保温 560

13.热 5.5 1.21×10^5

14.(1)如图所示 (2)如图所示



第14(1)题图 第14(2)题图

15.(1)垂直 (2)相等 像的位置

16.(1)空瓶 (2) $m_1 - m_0$ (3)倒满 (4) $(m_2 - m_0)/(m_1 - m_0)$ (5)偏小

17.(1)5000N (2) 6.25×10^4 Pa

18. 16Ω 1W

19.(1)侧面的刀口接触面积很小是为了增大压强 (2)钳把较长是省力杠杆

(3)钳口有刻纹增大摩擦力 (4)钳把有胶皮能增大摩擦力

20.(1)质量 相同 (2)重力势 动 (3)速度

21.(1)同一高度(或同一水平线上) (2)放大 倒立 (3)光屏

22.(1)断开 (2)电阻一定时,电流与电压成正比 (3)大于 右 2.8 电压一定时,电流与电阻成反比

化学部分

1.B 2.C 3.D 4.A 5.B 6.D 7.B 8.C 9.C 10.C

11.(1)导电 (2)冶炼金属

12.(1)非金属 (2)16 (3) S^{2-}

13.(1)运动 (2) $2CO + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2CO_2$ (3)S (4)4:1

14.(1)60℃时,a与b的溶解度相等,为52g (2)不饱和 (3)50

15.(1) $CaO + H_2O = Ca(OH)_2$

(2)改良酸性土壤(或配制农药波尔多液)

(3)石灰水变质 (4) Na_2CO_3

16.(1)Hg (2)Cu; $MgSO_4$ (3) $CuSO_4$ [或 $CuCl_2$ 、 $Cu(NO_3)_2$]

17.(1)无色晶体,溶于水 (2)①石蕊溶液变红 ②水中溶有 CO_2 ,呈酸性;颜色不变

18.(1)酒精灯 (2) $2H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} 2H_2O + O_2 \uparrow$; 6.8 (3)不溶于水 (4)A

19.(1)钠离子(Na^+) (2)NaCl (3)石灰水

20.①炭粉和氧化铜混合物 ②稀盐酸(或稀硫酸) ③黑色粉末部分溶解,形成蓝色溶液 ④B ⑤a

21.(1) $CuCl_2$ (2)NaOH; NaCl (3) Na_2SO_4

物理·化学试卷(二)

物理部分

1.B 2.A 3.D 4.B 5.C 6.C 7.B 8.D

9.重力势 动

10.升华 凝华

11.8 0.8×10^3 kg/m³

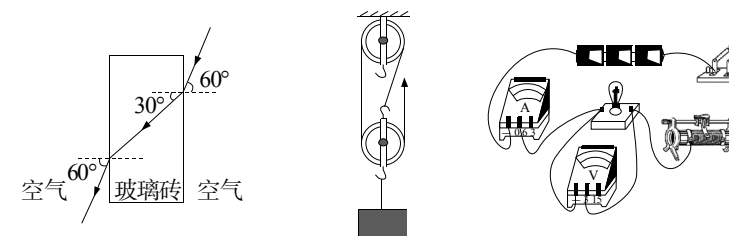
12.6 1000Pa 800

13.小 大 下

14.请按要求画图:

(1)如图所示

(2)如图所示



第14(1)题图

第14(2)题图

第15(1)题图

15.(1)如图 (2)右 (3)2.5 0.3 0.75

16.(1)左 (2)1.0 (3)不能 仅由一组数据得出的实验结论具有偶然性 (4)右

17.(1)4V (2) 6Ω

18.(1)0.1kg (2)40cm³

19.在流体中流速越大的位置压强越小

- 20.声音的传播需要介质(或真空不能传声) D
21.(1)绝缘 (2)增大(或膨胀) (3)内
22.(1)A 电流表的正负接线柱接反(或电流表的连接没有电流流向“正进负出”)
B 滑动变阻器的接线全部接到金属杆上了(或滑动变阻器连入电路的电阻为零)
(2)电阻一定时,导体中的电流跟两端的电压成正比 (3)电阻 电功率
23.(1)越大 (2)0.4 72.7% (3)小于 动滑轮的重 (4)增大物重(或增大有用功)、
减小动滑轮重(或减小额外功)

化学部分

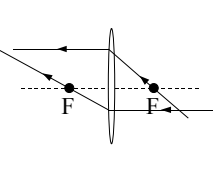
- 1.B 2.C 3.B 4.D 5.D 6.C 7.D 8.B 9.D 10.C
11.(1)O (2)2H₂ (3)N₂
12.(1)1:8 (2)水分子 (3)Mg²⁺;煮沸 (4)过滤
13.(1)CO (2)CO₂
14.(1)温度没有达到它们的着火点 (2)使可燃物与氧气隔绝 (3)氧气
15.(1)30 (2)10℃时,将 20gM 溶于水 100g 水中恰好饱和(本题属于开放性试题,其他
答案正确、合理即可) (3)升高温度 (4)100
16.(1)氧化 (2)Cu (3)FeCl₂(或 FeSO₄) (4)金的金属活泼性最弱;氧化铝(Al₂O₃)
17.(1)生成蓝色沉淀 (2)由 Cu²⁺引起的 (3)Zn+CuSO₄==ZnSO₄+ Cu
18.(1)酒精灯 (2)试管口放棉花团
(3)①CaCO₃+2HCl=CaCl₂+CO₂↑+H₂O ②D ③10
(4)向瓶内倒入澄清石灰水,震荡,若石灰水变浑浊,瓶内气体是二氧化碳(本题属于
开放性试题,其他答案正确、合理即可)
19.(1)产生气体 (2)稀硫酸
(3)稀硫酸即能调节溶液的 pH,又能将 Ba²⁺转化成沉淀而除去
20.(1)①酚酞 ②碳酸钠 (2)NaOH、HCl
(3)Na₂CO₃+Ca(OH)₂=CaCO₃↓+2NaOH (4)能

物理·化学试卷(三)

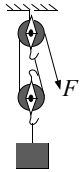
物理部分

- 1.B 2.A 3.D 4.D 5.B 6.A 7.D 8.D
9.相互 形变
10.蒸发(或汽化) 吸热
11.温度 剧烈
12.等于 小于
13.60 75
14.5 100

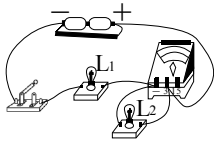
- 15.(1)如图所示 (2)如图所示 (3)液体的热胀冷缩 -4℃



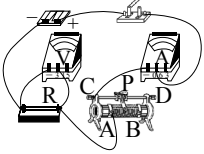
第 15(1)题图



第 15(2)题图



第 17(1)题图



第 22(1)题图

- 16.(1)透明 2 (2)像和物大小相等 (3)连接对应的物点和像点
17.(1)如图所示 (3)只有一组数据得出的结论不具有普遍性
18.150J 30W
19.(1)20Ω (2)3.2W
20.前 凹 发散
21.(1)相等 吸收相等的热量 A (2)长 较大
22.(1)如图所示 (2)电阻一定时电流与电压成正比 (3)不能 灯丝电阻随温度而变化(或灯丝电阻不是定值)
23.(1)弹簧测力计 (2)9.8 (3)①不同 ②纬度不同 ③质量

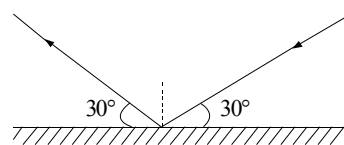
化学部分

- 1.D 2.A 3.C 4.A 5.A 6.D 7.B 8.D 9.D 10.D
11.(1)② (2)③ (3)2 个氢离子
12.(1)碳与氧气接触的更充分 (2)常温下,碳的化学性质稳定
(3)锌比铁的金属活动性强
13.(1)2CO+O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2CO₂ (2)化学反应前后,原子的种类和数目不变 (3)44
14.(1)80 (2)t₂ (3)蒸发结晶
15.(1)氧化钙(CaO) (2)建筑材料等 (3)CO₂;Ca(OH)₂+CO₂=CaCO₃↓+H₂O
16.(1)溶解 (2)稀盐酸 过滤 (3)浓硫酸
17.(1)烧碱(或火碱、苛性钠) (2)氢氧根离子(或 OH⁻) (3)Cu(OH)₂ 等 (4)pH
(5)硫酸(H₂SO₄) (6)氢氧化钠的腐蚀性过强且成本高
18.(1)长颈漏斗 (2)B (3)水(H₂O) (4)二氧化碳(CO₂) (5)碱性
(6)NH₄HCO₃ $\xrightarrow{\Delta}$ NH₃↑+CO₂↑+H₂O (7)4.4
19.(1)银(Ag) (2)有气泡产生 (3)Zn(NO₃)₂ 和 Fe(NO₃)₂
20.①SO₂ 和 H₂S 都易溶于水,不可用排水法收集 ②气体燃烧 ③酸
21.200

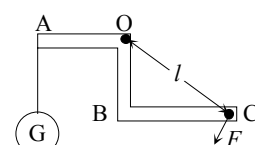
物理·化学试卷(四)

物理部分

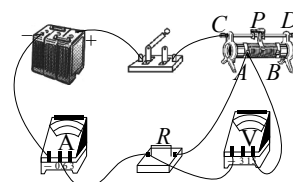
- 1.B 2.C 3.B 4.C 5.B 6.B 7.A 8.D
9.不变
10.大气压力 摩擦力
11.热传递 扩散
12.10 投影仪
13.增大 惯性
14.比热容 放出 热量
15.如图所示
16.(1)如右图所示 (2)12 减小误差



第 15(1)题图



第 15(2)题图



第 16(1)题图

- 17.(1)104 (2)120 (5)0.87 (6)小
18.(1) $3.75 \times 10^5 \text{ Pa}$ (2) $1.25 \times 10^8 \text{ J}$
19.(1) $2.4 \times 10^4 \text{ J}$ (2)1140W

五、探究与应用题(共 18 分)

20. 问题 1:蛟龙号在水中下潜越深,为什么受到的压强越来越大?

解释:因为液体压强随着深度的增加而增大;

问题 2:蛟龙号在水面下继续下潜的过程中,受到的浮力怎样变化?

解释:不变,因为浸没在水面下的蛟龙号排开水的体积不变,受到的浮力就不变。

21.(1)左 (2)6 (3)左 $F_1 l_1 = F_2 l_2$ (或动力 $\times$ 动力臂=阻力 $\times$ 阻力臂)

22.(1)使像成在光屏的中心 (2)右 放大的 (3)照相机 (4)A

23.(1)煤油的比热容较小 (2)电阻大小 (3)移动滑片,同时观察一个烧瓶内的温度计

示数变化情况 (4) $\frac{t_{\text{水}} - t_0}{t_{\text{煤油}} - t_0} \cdot c_{\text{水}}$

化学部分

- 1.A 2.C 3.B 4.B 5.A 6.B 7.C 8.B 9.C 10.B
11.(1)40.08 (2)佝偻病 (3)ABC (4)74
12.(1)氮(或 N) (2)NaCl (3)吸附

13.(1)A;C (2) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

14.(1)烧碱(或火碱、苛性钠) (2)氢氧化钙[或 $\text{Ca}(\text{OH})_2$]

(3) $\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

15.(1)火星四射 (2)氯化氢(HCl) (3)在集气瓶里事先放水

16.(1)= (2)乙 (3)饱和;44.4%

17.(1)天然气 (2)①置换;②1:1 (3)①14:3;② 2N_2

18.(1)C (2)缺少水 (3) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$

(4) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$;BCEG

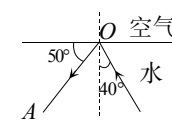
19.(1)试管 (2)B (3) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$;木条复燃

20.HCl;石蕊溶液;产生气泡;C; CaCO_3 ;中和碱性废液(合理即可)

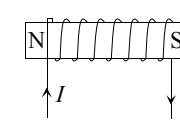
物理·化学试卷(五)

物理部分

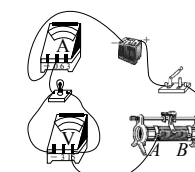
- 1.B 2.C 3.B 4.B 5.C 6.C 7.C 8.B
9.做功 热传递
10.= 省力
11.变大 变小
12.电磁感应 机械
13.升高 增加
14.6 9
15.如图所示



第 15(1)题图第



15(2)题图第



23(1)题图

16.(1)缩小的 (2)右 1

17.(1)观察电流表的示数 (2)长度 横截面积

18.(1)DACB (2)相同的速度 (3)长 非平衡力

19.(1) 0.06 m^3 (2) $1.5 \times 10^4 \text{ Pa}$

20.(1)1800J (2)10V

21.蜡烛 B 虚

22.(1)不变 增大 (2)B

23.(1)如图所示 (2)5 (3)0.75 实示功率 (4)20Ω 1A
24.(1)2.8 不一定 (2)没有保证压力大小不变 (3)增大压力
25.(1)省力 越高 (2)55.6% 2

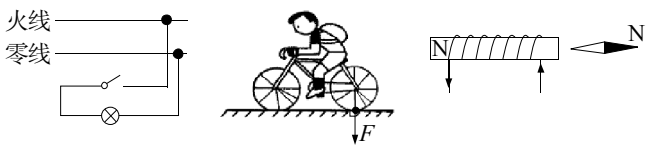
化学部分

1.A 2.B 3.B 4.A 5.B 6.C 7.B 8.D 9.C 10.C
11.12;失去
12.(1)导电 (2)煮沸 (3)擦干 (4)分子间存在间隔
13.(1)强 (2)铜 (3)硝酸银(或 AgNO₃)溶液
14.(1)可燃物 (2)补充空气(或氧气) (3)A (4)降低温度至着火点以下并局部隔绝空气(或氧气)
15.(1)维生素 (2)元素;氯化钠
16.(1)小于 (2)不饱和 (3)D (4)100
17.(1)NaHCO₃ (2)二氧化碳 (3)BaCl₂+H₂SO₄==BaSO₄↓+2HCl
18.(1)A;2KClO₃ $\xrightarrow{\text{MnO}_2}$ 2KCl+3O₂↑;先将导气管移出水面,再熄灭酒精灯
(2)CaCO₃+2HCl $\xrightarrow{\Delta}$ CaCl₂+H₂O+CO₂↑;①盐酸使其变红;②生成的碳酸使其变红
(3)3.92g
19.(1)Na⁺(或钠离子) (2)NH₄NO₃(或硝酸铵) (3)C (4)石灰水
20.CaO+H₂O==Ca(OH)₂;Ca(OH)₂+Na₂CO₃==2NaOH+CaCO₃↓;稀盐酸;酚酞溶液;
无法证明是否含有氢氧化钙;固体 A 中含有氢氧化钙,则溶液 B 必是氢氧化钙的饱和溶液,由此可知,溶液 B 中既有氢氧化钠,又有氢氧化钙,而不含有碳酸钠;氢氧化钙的溶解度随着温度的升高而减小

物理·化学试卷(六)

物理部分

1. B 2.D 3. D 4. B 5. B 6. B 7. C 8. A
9. 验电器 导
10. 扩散 越高
11. F₁ F₃
12. 断开
13. 直线传播 丁 实 音色
14. 纸外
15. 见图 16. 见图 17. 见图



15 题图

16 题图

17 题图

18.(1)玻璃板太厚 大于 (2)不变
19.(1)R₂ (2)滑动变阻器接两下接线柱 (3)0.5 大 (4)6
20.(1)300N (2)80%
21.(1)1210Ω (2)121J
22. 做功 升高
23.(1)同一高度 (2)10 (3)30 (4)变化
24.(1)B (2)材料 (3)A (4)> <
25.小于 小于 (1)< (2)悬浮 10 (3)错误的 没有控制排开液体体积相等

化学部分

1.A 2.C 3.B 4.C 5.C 6.D 7.B 8.A 9.D 10.A
11.[解]设:生成二氧化碳的质量为 x。
$$\begin{array}{rcl} \text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} & \xrightarrow{\quad} & \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow \\ 100 & & 44 \\ 100\text{g} \times 80\% & & x \\ \frac{100}{100\text{g} \times 80\%} & = & \frac{44}{x} \\ x & = & \frac{100\text{g} \times 80\% \times 44}{100} = 35.2\text{g} \end{array}$$

答:生成二氧化碳的质量为 35.2g。

12.(1)吸附 (2)元素种类;分子构成 (3)运动;物理 (4)不可再生;移走可燃物
13. 氢气;甲烷(或 CH₄)
14.(1)60g (2)t (3)降低
15.(1)氢离子(H⁺) (2)红 (3)氯化钡(或 BaCl₂)溶液
16.(1)溶解性 (2)氢氧化钙[或 Ca(OH)₂] (3)Ba(OH)₂+CO₂==BaCO₃↓+H₂O
17.(1)铝表面形成致密的保护膜 (2)铜 (3)硫酸亚铁(或 FeSO₄)
18.(1)浓硫酸;澄清石灰水 (2)CuO+H₂ $\xrightarrow{\Delta}$ Cu+H₂O
19.(1)A、B (2)C (3)检查装置的气密性
20. 锌粒或碳酸钠;产生气泡;硫酸过量
21.(1)H₂ (2)木条复燃 (3)刺激性气味
22.(1)碳酸钙 (2)氯化钙和盐酸 (3)氯化钙溶液

物理·化学试卷(七)

物理部分

1.C 2.D 3.B 4.C 5.D 6.B 7.B 8.C

9.响度 音色

10.重力势能 增大压强

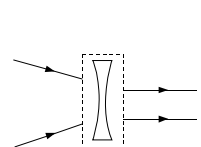
11.火 火

12.等于 太阳

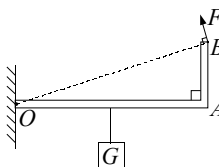
13.(1)水的比热容大 (2)扩散

14.漂浮 8

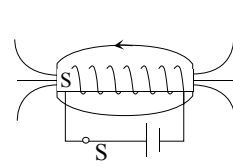
15~17.如图所示



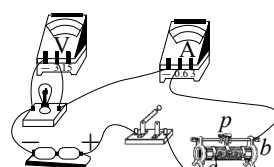
第 15 题图



第 16 题图



第 17 题图



第 18(1)题图

18.(1)如图所示 (2)b 9 (3)变小 变大

19.(1)玻璃板后面的蜡烛 像的位置 (2)远离

20.(1)0.3A (2)4.8W

21.(1) $2.16 \times 10^7 \text{J}$ (2)2060Pa

22.(1)内 (2)液化

23.不再 升高

24.(1)下 (2)靠近凸透镜 变小

25.“0”刻线 (1) m/V (2) $\frac{mg}{mg-F} \cdot \rho_{\text{水}}$ (3)偏小

26.(1)6 (2)“1.5A 50Ω” 0~15V (3)<

27.(1)越大 (2)①a ② 2.7×10^3

化学部分

1.A 2.D 3.C 4.B 5.B 6.D 7.A 8.B 9.B 10.B

11.(1)钠、氢、氧 (2)氢 (3)8

12.(1)不断运动 (2)物理 (3)溶剂

13.(1)40.0;140 (2)11.5

14.(1)A、C (2)AgNO₃

15.(1)A、B、C (2)能与 O₂ 反应

16.(1)Fe; $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ (2)除尽金属混合物中的 Fe (3)蒸发结晶

17.(1)白雾;减少 (2)CuSO₄ (3)石蕊溶液

18.(1)NH₃ 有刺激性气味 (2)二氧化锰 (3)不能燃烧,也不支持燃烧

19.(1) $\text{A} \rightarrow \text{D} \rightarrow \text{B}$; $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ (2)石蕊溶液变红

(3)气体能否与 Ca(OH)₂ 反应;1

20.(1)化学 (2)氢氧化钠易溶于水,能吸收更多的 CO₂ (3)b

21.(1)稀盐酸;氯化钠 (2)BaCl₂ (3)③

22.(1)FeCl₃ 溶液呈黄色 (2)3;石蕊仍呈紫色 (3)将余下的 4 种溶液进行取样后的两两混合实验

物理·化学试卷(八)

物理部分

1.A 2.A 3.B 4.B 5.B 6.A 7.D 8.C

9.甲

10.费力 距离

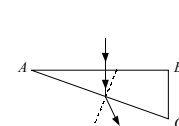
11.火线 不高于 36V

12.0.075 0.225

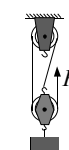
13.三脚插头 汽化 降低

14.小于 不能判断哪杯中

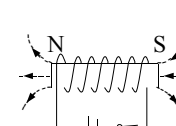
15~17.如图所示



第 15 题图



第 16 题图



第 17 题图

18.(1)速度 阻力 (2)距离 不受力

19.(1)左 0.75 (2)增加 做功

20.(1)10J (2)50%

21.(1)6Ω (2)2.4W

22.(1)4 (2)较暗 (3)不可能 (4)30

23.(1)0 固液共存状态 (2)水的比热容比冰的比热容大 (3)变小 运动

24.电阻 电流 通电时间 电阻 电流产生热量的多少

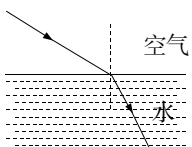
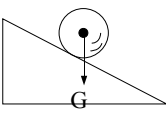
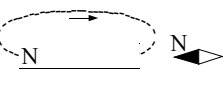
25.(1)匀速直线 (2)甲、乙 (3)不必 (4)错误

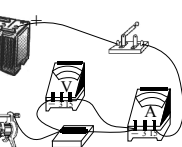
化学部分

- 1.A 2.B 3.C 4.B 5.B 6.A 7.D 8.C 9.B 10.C
 11.(1)金属元素 (2)20 (3) Ca^{2+}
 12.(1)吸附 (2)烧碱 (3)西红柿 (4)均一
 13.(1)导电 (2)铝表面的氧化膜致密,有保护作用
 14.(1)6 (2)15 (3)饱和 (4)降温结晶 (5)23.1%
 15.(1)红;溶液变为无色 (2)蓝色固体溶解 (3)蒸馏水
 16.(1)探究水的组成;氢气;使氢气在氧气中燃烧 (2)铜表面变黑 (3)灭火
 (4) $\text{Zn}+\text{H}_2\text{SO}_4=\text{ZnSO}_4+\text{H}_2\uparrow$
 17.(1)稀盐酸;有气泡产生 (2) BaSO_4 (3) HCl 、 BaCl_2 、 NaCl
 18.(1)长颈漏斗 (2)B; $\text{CaCO}_3+2\text{HCl}=\text{CaCl}_2+\text{H}_2\text{O}+\text{CO}_2\uparrow$ (3)可以控制反应的发生和停止 (4)10
 19.(1)B (2)F 中的石灰水变浑浊 (3) $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4\xrightarrow{\text{浓 H}_2\text{SO}_4}\text{H}_2\text{O}+\text{CO}\uparrow+\text{CO}_2\uparrow$
 (4)检验 CO_2 是否除尽;除去 H_2O ; (5)除去尾气中的 CO

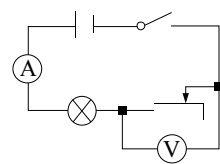
物理·化学试卷(九)

物理部分

1. A 2. B 3. B 4. A 5. D 6. C 7. D 8. D
 9.增大 减小
 10.凝固 小
 11.(1)振动 噪声 (2)惯性 (3)导体 短
 12.凹透
 13.0.6 20
 14.(1)如图所示

 第 14(1)图

 第 14(2)图

 第 14(3)图
 15.(1)速度 (2)越慢 (3)匀速直线
 16.(1)如图所示 (2)0.5A (3)左 5 (4)丙
 17.(1)1000Pa (2)1700Pa
 18.(1)20Ω (2)40J
 19.放大 幻灯机(或投影仪) 能
 20.(1)0 (2)>



第 16(1)题



第 23(1)题图

- 21.(1)90.9 (2)匀速 (3)增加物重 (4)动滑轮重
 22. ②小于③不变 (1) $\frac{V_2-V_1}{V_3-V_1} \rho_{\text{水}}$ (2)轮船
 23.(1)如图 5 所示 (2)电流表的正负接线柱接反了 (3)0.7 1.14 (4)大于

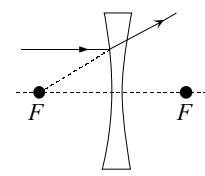
化学部分

- 1.B 2.A 3.D 4.B 5.B 6.C 7.C 8.A 9.A 10.D
 11.(1)氮分子 (2)+7 (3)原子
 12.(1)干燥剂 (2)吸附 (3)与金属氧化物反应
 13.(1)大于 (2)不饱和 (3)28.6% (4)A
 14.(1)5;碳 (2) Al_2O_3 (3) S^{2-} ;16
 15.(1)2 (2)3:1 (3)A 和 B (4)化合反应
 16.(1) $4\text{P}+5\text{O}_2\xrightarrow{\text{点燃}}2\text{P}_2\text{O}_5$
 (2)使温度达到白磷的着火点,并使水中白磷与空气隔绝
 (3)B 中的白磷燃烧 (4)AC
 17.(1)酒精灯 (2) $\text{CaCO}_3+2\text{HCl}=\text{CaCl}_2+\text{H}_2\text{O}+\text{CO}_2\uparrow$;D(或 E)
 (3)过滤 (4)500;1.6
 18.(1)将 Fe、Cu 全部置换出来 (2) $\text{Zn}+\text{CuSO}_4=\text{ZnSO}_4+\text{Cu}$ (3)取少量固体 D 加入稀硫酸中 (4)>;固体 D
 19.(1)过滤;蒸发 (2) NaOH ; Na_2CO_3 (3)盐酸;除去过量的氢氧化钠和碳酸钠
 (4) $\text{CaCl}_2+\text{Na}_2\text{CO}_3=\text{CaCO}_3\downarrow+2\text{NaCl}$

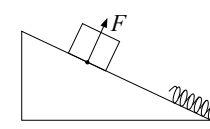
物理·化学试卷(十)

物理部分

- 1.B 2.C 3.A 4.B 5.A 6.D 7.B 8.D
 9.大 振动
 10.磁场 电磁感应
 11.大气压力 形状
 12.折射 虚
 13.受油机 不是
 14.变大 变小
 15.如图所示
 16.(3)71.4 (4)1.1 (5)偏小
 17.(1)99 低于 (2)吸收
 18.(1)4.5 0.5 (2)实际功率



15 题(1)图



15 题(2)图

- (3)高于
19.(1)80% (2)100N
20.(1)2V (2)20Ω
21.(1)透光 (2)相等 (3)靠近 (4)5
22.闭合 L₂
23.(1)向右移动平衡螺母使杠杆在水平位置平衡 (2)= (3)大于
24.(1)等于 (2)强 (3)强
25.(1)受压物体材料不同 (2)不变 (3)增大
26.(1)不变 不变 (2)30

化学部分

- 1.D 2.B 3.C 4.B 5.C 6.C 7.D 8.D 9.B 10.A
11.(1)NH₄NO₃ (2)Al₂O₃ (3)H₂O
12.(1)分子不断运动;使温度低于着火点 (2)吸附;+2 (3)D;A (3)144:19:28
13.(1)126.9 (2)D (3)MgI₂
14.(1)0.9 (2)< (3)a
15.(1)①铁钉表面产生气泡,溶液由无色逐渐转变为浅绿色;②铜丝;③铝丝;铝丝表面生成黑色物质 (2)硫酸铝溶液和硫酸铜溶液
16.(1)B (2)cdbafe (3)AgNO₃ (4)3.25
17.(1)石蕊 (2)Fe₂O₃ (3)Cu(OH)₂+H₂SO₄====CuSO₄+2H₂O
18.(1)Na₂CO₃+H₂SO₄====Na₂SO₄+H₂O+CO₂↑ ;滴加稀硫酸至无气泡产生 (2)除去水蒸气;2NaOH +CO₂====Na₂CO₃+H₂O (3)防止 NaOH 吸收空气中的 CO₂ 和 H₂O (4)锥形瓶和广口瓶内残留 CO₂ (5)①使 CO₂ 在浓硫酸中充分溶解达到饱和状态;②使 CO₂ 被 NaOH 充分吸收;③防止 CO₂ 逸出 (6)98.1% (7)避免水的干扰
19.苹果汁;0.08%;取 2 支试管,分别加入少量高锰酸钾稀溶液,再分别滴加新鲜黄瓜、放置一周黄瓜的榨汁;高锰酸钾稀溶液褪色时所需滴数;A 和 C