

参考答案

杭州市西湖区期末统考卷(一)

1. A 解析:B项不能伸入试管;C项量筒不能溶解;D项NaOH固体要放于表面皿中称量。

2. A 解析:H₂SO₄中加入Na₂OH,pH由酸性变到碱性,∴由红变到紫。

3. C 解析:电风扇的原理是通电导体在磁场中会受力,故选C。

4. B 解析:A项小孩从滑梯上滑下,机械能变小;C项人在平静时也要消耗能量;D项一杯热水具内能,但其静放时并不做功。

5. D 解析:甲能给乙输血,说明乙可能是B型血或AB型血,乙不能给甲输血,说明乙不是B型血,所以乙是AB型血。

6. C 解析:根据图中的信息,此种物质在胃中初步消化在小肠中完全消化,故为蛋白质。

7. C 解析:A项只能区别碱与酸;B项无法区别NaOH与HCl;D项与Ca(OH)₂、NaOH、HCl都无现象;C项Na₂CO₃溶液加入到Ca(OH)₂、NaOH、HCl三者中的现象分别为有沉淀,无现象,有气体,∴C正确。

8. D 解析:A项实验中外界对气体也有做功;B项气体未对外界做功时,内能一直是增大的;C项打气筒变烫说明做功改变的是打气筒的内能。

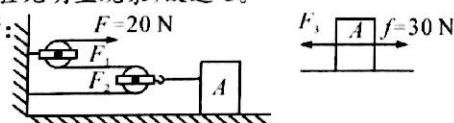
9. C 解析:可燃冰的相对分子质量为160。

10. B 解析:牙龈出血主要是因为缺乏VC,而水果蔬菜中就富含这一类VC。

11. A 解析:Fe(OH)₃难溶于水,故将其滴入酚酞中不会电离出OH⁻,故不会变红。

12. C 解析:将NaOH中加入HCl虽然会发生反应生成NaCl,但是实验无明显现象,故选C。

13. D 解析:



$F_1 = F_2 = 20 \text{ N}$, ∴ $F_3 = F_1 + F_2 = 40 \text{ N}$, 由于绳是有2股, ∴ F 端拉出 10 m , ∴ $P = \frac{W}{t} = \frac{20 \text{ N} \times 10 \text{ m}}{10 \text{ s}} = 20 \text{ W}$, 故D错。

14. C 解析:∵La(OH)₃难溶于水而复分解反应的条件是反应物已溶于水,故La(OH)₃与MgCl₂无法反应。

15. D 解析:“8 V 2 W”“8 V 8 W”的灯泡在使用时只需比较实际功率,实际功率越大,亮度越大。

16. C 解析:A中加入一个动滑轮,其无用功的量会上升,∴其η会下降;B中η斜与重物大小有关,因为其有用功为Gh;D中在测量机械效率时对物体的运动状态,没有要求。

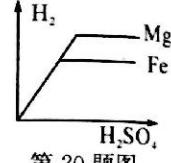
17. B 解析:甲烷细菌是在缺乏空气的情况下进行的有机物的分解,所以是厌氧分解,同时其自身不能合成有机物,所以是异养型。

18. B 解析:根据题中的要求是要I中的液体进入II

中反应得到白色沉淀,∴Zn + H₂SO₄ = ZnSO₄ + H₂↑,会I中的气压变大将I中的液体压入II中,II中的液体中有Ba²⁺与SO₄²⁻反应生成BaSO₄沉淀,故选B。

19. B 解析:证明固体是碳酸盐的操作为固体加入稀盐酸产生的气体通入澄清石灰水中,澄清石灰水变浑浊,故B错误,其未将气体通入澄清石灰水中。

20. B 解析:等质量的Mg与Fe分别与足量的H₂SO₄反应在刚开始时其产生的H₂的量是一样的,而且当酸过量后是Mg产生的H₂的量大于Fe产生的H₂的量。



第20题图

二、21.(1)浅 (2)红细胞单个通过 静脉

22.(1)呼吸 (2)血红蛋白 (3)葡萄糖 (4)② 动脉
(5)肾小管

23.(1)C (2)CuSO₄·5H₂O (3)Na₂CO₃ (4)NH₄HCO₃

24.(1)CDBA (2)BDC

25.(1)省力 (2)远离

26.(1)丙 内能转化为机械能

三、27.(1)热传递 (2)先减小后变大 (3)高效
(4)在30℃~50℃之间设置更小的温度梯度进行实验

28.(1)有暗红色物质生成 Zn + CuSO₄ = Cu + ZnSO₄ (2)①3 ②随着CuSO₄浓度的上升,其反应速率先变大后变小 解析:催化剂在反应前后其质量与化学性质都不能变。

29.(1)长颈漏斗 (2)E D (3)C→D→B→E

30.(1)等于 (2)增大

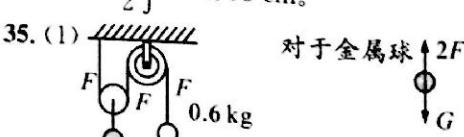
31.(1)图略 (2)A (3)0.75 (4)电灯灯丝电阻随温度变化而变化,在小于2.5V电压下测得的电阻比实际电阻偏小,所以其计算得到的功率会有所偏大

32.(1)CaCO₃ + 2HNO₃ = Ca(NO₃)₂ + CO₂↑ + H₂O
(2)HCl CaCO₃出来的气体并非反应生成的CO₂而是装置内部本身残留的气体 (3)增大CaSO₄的溶解,确保反应可以进行

四、33.(1)S,S₁,S₂ (2)Q = cmΔt = 4.2 × 10³ J/kg·°C × 2 kg × (70°C - 20°C) = 4.2 × 10⁵ J。

34.(1)R = $\frac{U}{I} = \frac{12 \text{ V}}{2 \text{ A}} = 6 \Omega$ 。 (2)电钻正常工作时,P = UI = 12 V × 0.3 A = 3.6 W, P_耗 = I²R = (0.3 A)² × 6 Ω = 0.54 W, ∴ P_耗 = 3.6 W - 0.54 W = 3.06 W, 1s 做机械能

3.06 J ∴ h = $\frac{3.06 \text{ J}}{2 \text{ J}} = 1.53 \text{ cm}$ 。



$\begin{cases} 2F_{\text{拉}} = G \\ F_{\text{拉}} = G_{\text{球}} \end{cases} \Rightarrow G = 12 \text{ N}$, ∴ W = Gh = 12 N × 0.1 m = 1.2 J。

(2)1h 内电功为 W = Pt = 10 W × 3600 s = 36000 J, 光能为



更多资料及公开课,
请扫左侧 资讯站 二维码
下载历史资料,
<http://hz.jiajiaoban.com/>

$$W_k = 36000 - 28800 = 7200 \text{ J}, \therefore \eta = \frac{7200 \text{ J}}{36000} \times 100\% = 20\%.$$

36. (1) 设 Fe 的质量为 x 。



$$\begin{array}{rcl} 56 & & 2 \\ x & & 0.2 \text{ g} \end{array}$$

$$\frac{56}{x} = \frac{2}{0.2 \text{ g}} \quad x = 5.6 \text{ g}$$

$$\therefore m_{\text{Fe}} = 5.6 \text{ g}, m_{\text{Fe}_2\text{O}_3} = 6.4 \text{ g} - 5.6 \text{ g} = 0.8 \text{ g}.$$

(2) 6.16 解析: Fe_2O_3 有 0.8 g, 其含 Fe 的量为 $m_{\text{Fe}} = 0.8 \times \frac{56 \times 2}{160} \text{ g} = 0.56 \text{ g}$ $\therefore m_{\text{总}} = 0.56 \text{ g} + 5.6 \text{ g} = 6.16 \text{ g}$.

37. (1) 非金属 (2) +3 (3) 高温 (4) 左心房 (5) 不适合, 因为在长度和横截面积相同条件下, 该材料电阻最小, 不适合做发热体。

杭州市西湖区期末统考卷(二)

一、1. D 解析: 稀释浓硫酸时, 将浓硫酸沿器壁注入水中, 并不断搅拌; 木条碳化是由于浓硫酸脱水性; pH 试纸不能测得酸碱度准确值; 使用胶头滴管时应用中指和无名指夹住玻璃部分以保持稳定。

2. A 解析: 生石灰能与水反应。

3. A 解析: A 中含氮元素和磷元素。

4. D 解析: 肝脏分泌胆汁, 胆汁不含消化酶。

5. B 解析: α 射线带正电; 太阳内部发生的是核聚变。

6. D 解析: a 处重力势能大于 e 处, 动能都为零。 c 处速度水平方向不为零, $b \rightarrow c$ 过程有部分动能转化为重力势能和内能。

7. A 解析: 风会使测得结果偏小。

8. A 解析: 烧碱变质一般会产生 Na_2CO_3 , Na_2CO_3 与醋酸反应有 CO_2 气体产生。

9. A 解析: ① 是白细胞, ② 是血小板, ③ 是红细胞, 血小板与红细胞没有细胞核。

10. C 解析: AgCl 不溶于水; Fe 与 H_2SO_4 反应生成 FeSO_4 和 H_2 。

11. B 解析: A 项会产生 CO_2 或 CO 新杂质; C 项 Fe 粉也会与稀硫酸反应; D 项 CO 点燃需要 O_2 , O_2 可能成为杂质。

12. B 解析: 甲做功比乙少。

13. C 解析: 人体内时刻都在进行代谢。

14. D 解析: $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 可与 CO_2 反应生成 CaCO_3 , 不需要盐类物质参加反应。

15. B 解析: A 项 FeCl_2 溶液是浅绿色的; C 项会有 $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 沉淀产生; D 项 KOH 与 NH_4^+ 反应产生 NH_3 气体。

16. B 解析: 煤油比热容小于水, 使温度升高较快, 现象更明显。通过 R_1 和 R_2 的电流相同, $R_1 < R_2$ 故功率 $P_1 < P_2$, R_1 中升温度更慢, 玻璃管液面低。

17. D 解析: 墙面受绳子拉力为 $F_{\text{拉}}$, 可知 $F_{\text{拉}} \times 2s/F_s = 80\%$, $2F_{\text{拉}} = 80\% \times 50 \text{ N}$, $F_{\text{拉}} = 20 \text{ N}$, F 移动速度为 0.5 m/s, 功率 $P = Fv = 25 \text{ W}$, 移动距离 $s = vt = 1 \text{ m}$, F 做功 $W = Fs = 50 \text{ J}$, $W_{\text{有用}} = W\eta = 40 \text{ J}$ 。

18. B 解析: 该实验将机械能转化为内能。

19. B 解析: 锌粉质量为 m_1 和 m_2 时, 锌全部换出银, 溶液中有 AgNO_3 , $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 和 $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$, 滤渣中只有银, 不含铜, 溶质有 2 种时, 必是 $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ 和 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, 滤渣中有银, 可能有铜。

20. A 解析: 本实验探究的是 CuSO_4 溶液能否导电, A

中实验无须添加。

二、21. (1) 心脏 (2) 扩散 (3) a (4) 肾小球

22. (1) ① 异养 自养 ② 葡萄糖 $\xrightarrow{\text{酶}}$ 酒精 + 二氧化碳 + 能量(少量) ③ 通气能提供氧气, 使酵母菌增殖, 让后续的发酵时间变短 (2) B

23. (1) ① ⑤ ⑦ (2) ② ④ ⑦

24. (1) $2\text{Mg} + \text{CO}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{MgO} + \text{C}$ (2) 稀盐酸 过滤

25. 2000 200 变小

26. (1) 丙 (2) 180 5400 (3) 乙

三、27. (1) 碘液 (2) B (3) 胃 专一 (4) 将蛋白质切碎或将试管 37℃ 左右恒温水浴。

28. (1) $\text{K}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{KCl} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

(2) 溶液由蓝变红 (3) ① CO_3^{2-} ② BaCl_2

29. (1) 氧气、氢气、二氧化碳 (2) K_1 打开、 K_2 关闭

(3) 不行, CO_2 气体密度比空气大

30. (1) A (2) 图略(将电灯泡与电流表相连的导线改为与电压表负接线柱连接) (3) 小灯泡断路 (4) 额定功率是一定电压下的功率, 不能用不同电压下的平均值代替

31. (1) 略 (2) 质量不同的小球冲上斜坡的距离相同 (3) 木板的倾角越大, 向上滑行的最大距离越小 (4) 斜面的粗糙程度

32. (1) 温度高, 使反应更充分 (2) 增大接触面积, 使反应更充分, 更快 (3) 石灰水倒吸入试管内

四、33. (1) 保温 (2) 2.5 L 水升高 55℃ 需要的热为 $Q_* = m_* c_* \Delta t = \rho_* V_* C_* \Delta t = 2.5 \text{ L} \times 1 \text{ kg/L} \times 4.2 \times 10^3 \text{ J}/\text{C}^\circ \times 55^\circ\text{C} = 5.775 \times 10^5 \text{ J}$ 。 电暖壶产热为 $Q_{\text{总}} = Pt = 550 \text{ W} \times 21 \times 60 \text{ s} = 6.93 \times 10^5 \text{ J}$, 效率 $\eta = \frac{Q_*}{Q_{\text{总}}} \times 100\% \approx 83.3\%$ 。

34. (1) 将风的作用等效为一个作用在牌中心位置的力 F , 引导牌倒地的原因是 $F \times l \geq G \times L$, 其中 l 为风作用的力臂, $l = 1.2 \text{ m}$, L 为重力臂, $L = 0.5 \text{ m}$, 可知 $F \geq \frac{G \times L}{l} = \frac{18 \text{ kg} \times 10 \text{ N/kg} \times 0.5 \text{ m}}{1.2 \text{ m}} = 75 \text{ N}$, 风压 $p_{\text{风}} = \frac{F}{S} = \frac{75 \text{ N}}{1.2 \text{ m} \times 1 \text{ m}} = 6.25 \text{ Pa}$ 。 (2) 增大引导牌的重量或增大支架的宽度等

35. (1) 不转动时电能全部转化为内能, 由 $P = UI = I^2R$ 知: $U = IR$ 得电阻 $R = \frac{U}{I} = \frac{3 \text{ V}}{2.0 \text{ A}} = 1.5 \Omega$, 转动时 1 分钟产热为 $Q = I^2Rt = (0.2 \text{ A})^2 \times 1.5 \Omega \times 60 \text{ s} = 3.6 \text{ J}$ 。 (2) 产热功率 $P_{\text{热}} = I^2R$, 总功率 $P = UI$, 效率 $\eta = \frac{P - P_{\text{热}}}{P} \times 100\% = \frac{3 \text{ V} \times 0.2 \text{ A} - (0.2 \text{ A})^2 \times 1.5 \Omega}{3 \text{ V} \times 0.2 \text{ A}} \times 100\% = 90\%$ 。

36. 设参加反应的 HCl 质量为 x 。



$$\begin{array}{rcl} 73 & & 2 \\ x & & 0.4 \text{ g} \end{array}$$

$$\frac{73}{x} = \frac{2}{0.4 \text{ g}} \quad x = 14.6 \text{ g}$$

HCl 质量分数 $= \frac{14.6 \text{ g}}{100 \text{ g}} \times 100\% = 14.6\%$

37. (1) 合成 (2) 太阳能转化为电能 (3) 材料表面形成一层致密氧化膜, 防止进一步腐蚀 (4) 20 (5) $\text{SiHCl}_3 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{高温}} \text{Si} + 3\text{HCl}$ 解析: (4) 吸收总能量 $E = P_{\text{吸}} S t_1 = 800 \text{ J}/(\text{s} \cdot \text{m}^2) \times 2 \times 0.25 \text{ m}^2 \times 3600 \text{ s} = 1.44 \times 10^6 \text{ J}$, 该灯可工作时



更多资料及公开课,
请扫左侧 资讯站 二维码
下载历史资料,
<http://hz.jiajiaoban.com/>

$$\text{时间 } t_2 = \frac{E}{P} = \frac{1.44 \times 10^6 \text{ J}}{20 \text{ W}} = 72000 \text{ s} = 20 \text{ h}.$$

杭州市下城区期末统考卷(一)

1. B 解析: A 读数时要与凹液面相平, C 加入氧化铜时要用纸槽倾斜加入, D 倾倒稀硫酸时烧杯口与试管口要紧贴。

2. C 解析: 纳米镍为金属单质; 甲烷为有机物; 置换反应产物中要有单质。

3. B 解析: 淀粉在口腔开始消化; 甲曲线代替淀粉消化过程; 胆汁中没有消化酶。

4. A 解析: A 型标准血清中拥有抗 B 凝集素, 小乐血液会凝集说明小乐的红细胞上有 B 凝集原。

5. D 解析: 原子弹是核裂变; 氢弹是核聚变; 核电站能量转化: 核能 → 内能 → 机械能 → 电能。

6. A 解析: B 中势能与高度有关; C 中竖直方向运动机械能变大或变小; D 中竖直向下运动势能就会变小。

7. A 解析: 规定将 pH < 7 称为酸性溶液, B 中变蓝的为碱性溶液, C 中与碱发生反应的溶液可以是盐溶液, D 与盐发生反应的可以是碱溶液: $\text{CuSO}_4 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$ 。

8. D 解析: 血涂片时不需要滴生理盐水; 涂片时不能推动几次; 光学显微镜下看不到血小板。

9. B 解析: ①为肾小管重吸收作用, ②中是原尿并非静脉血, 丙为尿液而③中为血液。

10. B 解析: ③c 处氧含量增加, 则 b 应为肺部毛细血管。

11. D 解析: pH 值由小变大说明是将 NaOH 加到 HCl 中, A 错误; NaOH 与 HCl 反应为放热反应, ∵溶液的混合温度上升, B 错误; 恰好反应在 40~60 s 之间图中可以得出, 故 C 错误。

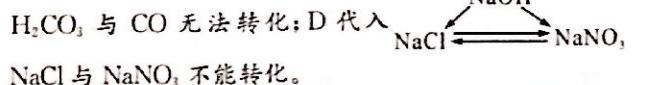
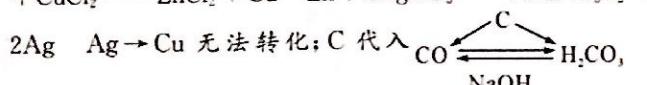
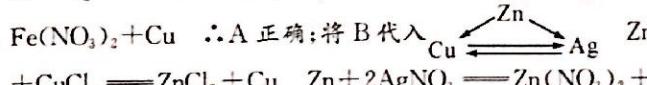
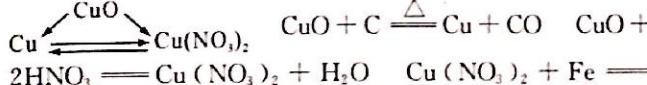
12. D 解析: 活塞应对管内空气做功, 空气的内能变大, A 错误; 塞子跳起, 气体对外界做功, 瓶内气体的内能减小, B 错误; 塞子跳起, 水蒸气的内能减少使用温度降低而液化, C 错误。

13. B 解析: ∵ $\text{CuSO}_4 + \text{Fe} \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$, 故波尔多液不能在 Fe 的容器中使用。

14. D 解析: A 项乙装置为动滑轮; B 项 $F_1 = F_2 > F_3$; C 项 $F_1 F_2$ 做的功全部变为钩码的重力势能, 但是 F_3 做的功部分变为滑轮的势能, ∴ $F_1 F_2 F_3$ 做的功不相等。

15. A 解析: 比热容是物质的属性, 不会随着温度上升而上升, ∴A 错误。

16. A 解析: 此类题目用代入法求解, 将 A 代入



D 代入 $\text{NaCl} \xrightarrow{\text{NaOH}} \text{NaNO}_3$, NaCl 与 NaNO_3 不能转化。

17. B 解析: 甲、乙两瓶中放的液体是用来描述产生热量多少, 煤油的比热容小, 温度变化更明显。

18. C 解析: 根据图乙中可以得知当 $U=0$ 时, $R_0 = \frac{U}{I}$

$$= \frac{8 \text{ V}}{0.4 \text{ A}} = 20 \Omega. \text{ 最大功率 } P = UI = 8 \text{ V} \times 0.4 \text{ A} = 3.2 \text{ W}.$$

$$\text{最小功率 } P = 1 \text{ V} \times 0.05 \text{ A} = 0.05 \text{ W}, R = \frac{U}{I} = \frac{8 \text{ V}}{0.05 \text{ A}} = 160 \Omega, \therefore R = 50 \Omega.$$

19. C 解析: A. 反应速率根据金属活动性顺序表 $\text{Mg} > \text{Zn} > \text{Fe}$; B. 比较消耗的金属应控制酸相同, 为 $\text{Zn} > \text{Fe} > \text{Mg}$; D. 反应后溶液质量为 $\text{Mg} > \text{Fe} > \text{Zn}$ 。

20. C 解析: A 中糖类氧化分解后变 $\text{CO}_2, \text{H}_2\text{O}$, 脂肪氧化分解后变 $\text{CO}_2, \text{H}_2\text{O}$, 而蛋白质氧化分解后为 $\text{CO} (\text{NH}_2)_2$, ∵不相同; B 中肌细胞无氧呼吸产生乳酸; D 中异化作用是将自身的大分子转化为小分子, 而并非将食物中的大分子变为小分子。

21. (1) 左心室供血至全身 (2) ⑦ (3) O_2 含量不同 (4) 之后的血液循环就不可能进行下去

22. (1) 作为大部分物质的溶剂 (2) 呼吸作用 (3) 出汗 (4) C

23. (1) Fe^{2+} (2) 小于

24. (1) H_2O (2) 不能混用

$$25. G_h \frac{FL - Gh}{L}$$

$$26. 1200 \quad 30 \quad 750$$

27. (1) 受热均匀, 温度稳定 (2) 两支试管都变蓝 反应时间太短了 (3) 加入 2 mL 的唾液并滴加 5% 稀硫酸

28. (1) ①将气体通入澄清石灰水, 石灰水变浑浊 ② KOH 在空气中会与 CO_2 反应生成 K_2CO_3 , 而 K_2CO_3 与 H_2SO_4 反应也可以产生 CO_2 ②干燥的氧气

29. (1) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{NaNO}_3$ (2) 酚酞 (3) 滴加 AgNO_3 观察是否有沉淀生成 (4) Na_2CO_3

30. (1) 乙 (2) 动滑轮的质量 (3) 是; $\eta = \frac{G}{G + G} \times 100\%$ G : 动滑轮 G 重物 甲的绕法: $F = \frac{1}{2}(G + G)$

$$\eta = \frac{G \cdot h}{F \cdot 2h} \times 100\% = \frac{G}{G + G} \quad \text{乙的绕法: } F = \frac{1}{3}(G + G)$$

$$\eta = \frac{G \cdot h}{F \cdot 3h} \times 100\% = \frac{G}{G + G}.$$

31. (1) ①de ②使 $U=2.5\text{V}$ ③开关拨到 cf ④ $U_0 = \frac{U_2}{R_0}$ (2) 是, 可以减少实验误差

32. (1) $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$ (2) 图略 浓 H_2SO_4 (3) ①6.4 ②否; 因为 H_2 与 CuO 反应会生成 Cu_2O , 而 CuO 与 H_2SO_4 反应可以得到 CuSO_4 蓝色溶液, 但是 Cu_2O 与 H_2SO_4 反应也会生成 CuSO_4 溶液也可呈蓝色, ∴无法得到氧化铜无法消耗完的结论

33. (1) 当电动机不转动时, $R = \frac{U}{I} = \frac{0.2 \text{ V}}{0.1 \text{ A}} = 2 \Omega$.

(2) 当 $I=0.3 \text{ A}$ 时, $P=UI=3 \text{ A} \times 0.3 \text{ A}=0.9 \text{ W}$, $P_{\text{额}}=I^2R=(0.3 \text{ A})^2 \times 2 \Omega=0.18 \text{ W}$, ∴ $P_{\text{额}}=0.9 \text{ W}-0.18 \text{ W}=0.72 \text{ W}$, $P_{\text{额}}=Fv=Gv$, ∴ $v=\frac{P_{\text{额}}}{G}=\frac{0.72 \text{ W}}{1 \text{ N}}=0.72 \text{ m/s}$.

34. (1) $Q=cm\Delta t=4.2 \times 10^3 \text{ J/kg} \cdot ^\circ\text{C} \times 100 \text{ kg} \times 10^\circ\text{C}=4.2 \times 10^6 \text{ J}$. (2) $P=1.2 \times 10^3 \times 2 \times 50\% \text{ W}=1.2 \times 10^3 \text{ W}$ $\therefore t=\frac{Q}{P}=\frac{4.2 \times 10^6 \text{ J}}{1.2 \times 10^3 \text{ W}}=3.5 \times 10^3 \text{ s}$.

35. (1) ∵机械能守恒, ∴小球最高能到 $H=0.5 \text{ m}$ 处高处, 此时刚好到斜面的 B 点, ∴根据杠杆定理, $G_1 \cdot \frac{1}{2}OA = G_2 \cdot \frac{1}{2}OB + G_B \cdot OB$ ∴ $G_{OA} \cdot \frac{1}{2}OA = G_B \cdot OB + G_B \cdot B$.



更多资料及公开课,

请扫左侧 资讯站 二维码

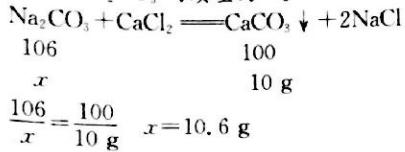
下载历史资料,

<http://hz.jiajiaoban.com/>

$$\begin{aligned} \frac{1}{2}OB \cdot G_{OA} &= \frac{OA}{AB} \cdot G, G_{OB} = \frac{OB}{AB} \cdot G \\ G \cdot \frac{OA^2}{AB} \cdot \frac{1}{2} &= G_B \cdot OB + G \cdot \frac{1}{2} \cdot \frac{OB^2}{AB} \\ G_B &= \frac{1}{2}G \cdot \frac{1}{AB}(OA^2 - OB^2) \times \frac{1}{2} \\ \frac{1}{OB} &= \frac{1}{2} \times 20 \times \frac{1}{1} \times (0.6^2 - 0.4^2) \times \frac{1}{2} \\ \frac{1}{0.4} &= 5 \text{ N}, \therefore m = \frac{G}{g} = 0.5 \text{ kg}. \end{aligned}$$

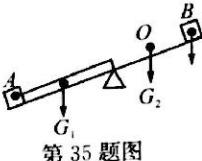
其最高只能到的高度为 0.2 m, ∴ 在板上的距离为 0.4 m 无法越过点 O, ∴ 不会翻转。

36. 设 Na_2CO_3 的质量为 x 。



$$\therefore \text{质量分数: } \frac{10.6}{12} \times 100\% = 88.3\%.$$

37. (1) ① 合金改变了金属铝的化学性质 ② 有机
(2) ① 机械能转化为电能 ② 18.5 (3) CO_2



第 35 题图

二、21. (1) 小肠 (2) 防止血液回流 (3) ③ (4) ⑤ ⑥

22. (1) 红细胞上凝集原 (2) 供血者的红细胞上凝集原是否会被和受血者血清中的凝集素发生凝集作用 (3) 在 a, b 处各滴一滴该人的血 (4) C

23. (1) BaCO_3 (2) ③ 稀 HCl

24. (1) 加入稀 HCl, 过滤 (2) 加入足量铁粉, 过滤

25. 酒精蒸气对活塞做功 D ACDB 7500 解析:

600 转/分 = 10 转/秒, 每秒钟做了 20 个冲程, 对外做功 5 次, $W = 1500 \text{ J} \times 5 = 7500 \text{ J}$, $P = \frac{W}{t} = \frac{7500 \text{ J}}{1 \text{ s}} = 7500 \text{ W}$.

26. (1) 电能转化成化学能 (2) 83.3% (3) 1:2 解析: (2) $W_{\text{总}} = UIt = 36 \text{ V} \times 8 \text{ A} \times 3600 \text{ s} = 1036800 \text{ J}$, $W_{\text{有用}} =$

$36 \text{ N} \times 24 \times 10^3 \text{ m} = 864000 \text{ J}$, $\eta = \frac{W_{\text{有用}}}{W_{\text{总}}} \times 100\% \approx 83.3\%$.

(3) 根据 $W = Fs = \frac{36 \text{ km} \times 5 - 24 \text{ km} \times 5}{24 \text{ km} \times 5} = \frac{12}{24} = 1:2$.

三、27. (1) pH (2) ① (3) SO_4^{2-} Cl^- Cu^{2+} (4) 对照 确定 Na^+ 和 SO_4^{2-} 对唾液淀粉酶催化活性是否有影响 (5) 1% NaNO_3 溶液 1 mL

28. 加入 FeCl_3 溶液 有红褐色沉淀生成 NaOH 溶液过量(合理即可)

29. (1) 乙丙甲丁 表面积 (2) 把金属 Ni 分别放入 $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ 和 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 溶液中, 观察现象 (3) 有红色固体生成 $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\quad} \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

30. (1) 图略 (2) 滑动变阻器阻值过大, 小灯泡两端电压小(合理即可) (3) 0.3 A(接 B 处时此空为 B) 电压表示数为 2.5 V

31. $\frac{G}{3F}$ 改变钩码的重量, 再测 拉力的大小为原来的 1.5 倍, 即 $F' = \frac{3}{2}F$ (绕线方法略)

32. (1) 是 SO_2 (2) 放热 $\text{SO}_2 + 2\text{NaOH} \xrightarrow{\quad} \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 防止污染空气 (3) ① c → d ② 反应前装置内有空气, 未除尽, 扰乱实验 (4) $\text{H}_2\text{S} + \text{CuSO}_4 \xrightarrow{\quad} \text{CuS} \downarrow + \text{H}_2\text{SO}_4$

四、33. (1) $mg - \frac{mgv}{L}$ (2) ① $3.6 \times 10^4 \text{ J}$ ② 2Ω 解析:

(1) $F \cdot L = G(L - vt)$, $F = \frac{G(L - vt)}{L} = G - \frac{Gvt}{L} = mg - \frac{mgv}{L} t$. (2) ① $W = Gh = mgh = 1.2 \times 10^3 \text{ kg} \times 10 \text{ N/kg} \times 3 \text{ m} = 3.6 \times 10^4 \text{ J}$. ② $P_{\text{总}} = UI = 220 \text{ V} \times 20 \text{ A} = 4400 \text{ W}$, $P_{\text{有用}} = \frac{W}{t} = \frac{3.6 \times 10^4 \text{ J}}{3 \text{ m} \div 0.3 \text{ m/s}} = 3600 \text{ W}$, $P_{\text{损失}} = P_{\text{总}} - P_{\text{有用}} = 4400 \text{ W} - 3600 \text{ W} = 800 \text{ W}$, $P_{\text{损失}} = I^2 R \Rightarrow R = 2 \Omega$.

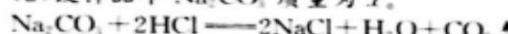
34. (1) 是 (2) 等于 (3) $F_1 = F_2$ 解析: (1) $0 \sim t_1$ 匀速直线运动; $t_1 \sim t_2$ 匀速直线运动. (2) $\eta = \frac{Gh}{Fs}$, 因为同一斜面, 倾斜角相同, 机械效率相同.

(3) 机械效率 $\eta_1 = \eta_2 = \frac{h}{s}$ 的比值相同, 是一定值为 n . $W_{\text{总}} = W_{\text{有用}} + W_{\text{损失}}$, $s = nh \dots \dots$ ①, $Fs = Gh + F_s \dots \dots$ ②, 由 ① ② 可得 $F = \frac{G}{n} + f$. 因为摩擦力不变, 故 $F_1 = F_2$.

35. (1) 核聚变 (2) $Q = cm\Delta t = 4.2 \times 10^3 \text{ J/(kg} \cdot ^\circ\text{C}) \times 100 \text{ kg} \times (78^\circ\text{C} - 18^\circ\text{C}) = 2.52 \times 10^7 \text{ J}$, $V_{\text{天然气}} = \frac{2.52 \times 10^7 \text{ J}}{8.4 \times 10^7 \text{ J/m}^3} = 0.3 \text{ m}^3$.

36. (1) Na_2CO_3 和 NaOH 混合物

(2) 设样品中 Na_2CO_3 质量为 x .



106

x $148.5 \text{ g} - 146.3 \text{ g} = 2.2 \text{ g}$

$\frac{106}{44} = \frac{x}{2.2 \text{ g}}$ $x = 5.3 \text{ g}$ $\frac{5.3}{10.6} \times 100\% = 50\%$.

(3) 13.6 g

37. (1) ① (2) 左心房 (3) 酸雨 无污染(合理即可)
(4) BD (5) 技术不成熟, 充电不方便, 充电一次行驶距离不够远(合理即可)



更多资料及公开课,

请扫左侧 资讯站 二维码

下载历史资料

<http://hz.jiajiaoban.com/>