

2017 年浙江省初中毕业升学考试（嘉兴卷） 科学参考答案

卷 I 必考部分

一、选择题（本题有 15 小题，每小题 3 分，共 45 分。请选出一个符合题意的正确选项，不选、多选、错选，均不给分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	C	A	A	C	C	D	B	D
题号	9	10	11	12	13	14	15	
答案	A	C	B	C	D	B	B	

二、填空题（本题有 6 小题 16 空格，每空格 2 分，共 32 分）

16. (1) 上弦月 (2) 空气（或“大气”）
17. (1) 上皮 (2) 非特异性 (3) 表皮中的痛感神经末梢被破坏
18. (1) 质子数（或“核电荷数”） (2) H_2O (3) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
19. (1) 咽 (2) 接近 (3) 内能（或“热能”）
20. (1) $2\text{NaOH} + \text{SO}_2 = \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (2) Na^+
21. 相反 排球运动方向与所受到的重力方向不在一条直线上（或“成一夹角”） 减小

三、实验探究题（本题有 4 小题 13 空格，22、23 题每空格 3 分，24、25 题每空格 2 分，共 32 分）

22. (1) CO_3^{2-} (2) B (3) 再逐滴加入白醋至过量
23. (1) 定值电阻能更好地保持电阻不变
(2) 当电阻不变时，电流与电压成正比关系
(3) 改变电源电压，进行多次实验
24. 【实验步骤】越弱 光照强度
【评价反思】①减小白炽灯发热造成不同的温度条件 ②排除偶然性，使实验结果更可靠
25. (2) 实验对象和研究者都不知道谁服用的是新药，谁服用的是“安慰剂”
(3) 什么都不服用
(4) 不合理。冰淇淋销量上升与溺水死亡人数增加都与夏季气温升高有关，但两者之间不存在因果关系。

四、解答题（本题有 3 小题，26 题 8 分，27 题 6 分，28 题 7 分，共 21 分）

26. (1) 被子植物 (2) 导管 蒸腾作用
(3) $m_{\text{溶质}} = 1 \text{ 克}$ ， $m_{\text{酒精}} = \rho_{\text{酒精}} V = 0.8 \text{ 克/毫升} \times 10 \text{ 毫升} = 8 \text{ 克}$
 $m_{\text{水}} = \rho_{\text{水}} V = 1 \text{ 克/毫升} \times 40 \text{ 毫升} = 40 \text{ 克}$
$$P\% = \frac{1 \text{ 克}}{1 \text{ 克} + 8 \text{ 克} + 40 \text{ 克}} \times 100\% \approx 2.04\%$$

答：配制后的溶液中“抑花一号”的质量分数为 2.04%。

27. (1) 温度 (2) 温室效应

$$(3) \text{ 碳元素的质量分数} = \frac{C}{CH_4 \cdot 8H_2O} \times 100\% = \frac{12}{160} \times 100\% = 7.5\%$$

答：可燃冰中碳元素的质量分数为 7.5%。

28. (1) 质量 (2) 柴油比汽油的密度大

(3) $s=30$ 千米, $t=0.2$ 小时

$$v = \frac{s}{t} = \frac{30 \text{ 千米}}{0.2 \text{ 小时}} = 150 \text{ 千米/时}$$

150 千米/时 > 120 千米/时

答：该小车行驶途中超速。

卷 II 选考部分

A 组

29. (1) 越快 (2) 相同质量的脂肪储存能量更多

(3) 体温调节 (4) 酶

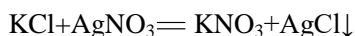
30. (1) 光合作用 (2) 大部分能量在流动过程中以热的形式散失

(3) ④ (4) ②③④

B 组

31. (1) 漏斗

(2) 解：设样品中氯化钾的质量为 x 。



$$74.5 \qquad \qquad \qquad 143.5$$

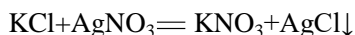
$$x \qquad \qquad \qquad 14.35 \text{ 克}$$

$$\frac{74.5}{143.5} = \frac{x}{14.35 \text{ 克}} \qquad x = 7.45 \text{ 克}$$

$$\text{氯化钾的质量分数} = \frac{7.45 \text{ 克}}{10 \text{ 克}} \times 100\% = 74.5\%$$

答：样品中氯化钾的质量分数为 74.5%

(3) 解：设恰好完全反应时，生成的硝酸钾质量是 y 。



$$101 \qquad 143.5$$

$$y \qquad 14.35 \text{ 克}$$

$$\frac{101}{143.5} = \frac{y}{14.35 \text{ 克}} \qquad y = 10.1 \text{ 克}$$

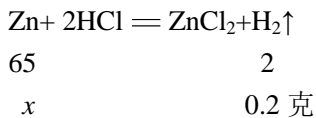
混合液中的硝酸钾质量 = 10 克 - 7.45 克 + 10.1 克 = 12.65 克

答：混合液中的硝酸钾质量为 12.65 克。

(4) BC

32. (1) “银粉” 表面有气泡产生

(2) 解：设 a 点所对应的金属锌的质量为 x 。



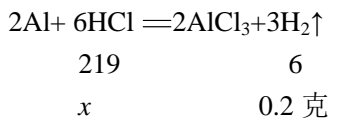
$$\frac{65}{2} = \frac{x}{0.2 \text{ 克}}$$

$$x = 6.5 \text{ 克}$$

答： a 点所对应的金属锌的质量为 6.5 克。

(3) 铝（或 “Al”）

解：设实验中所用稀盐酸的溶质质量为 x 。



$$\frac{219}{6} = \frac{x}{0.2 \text{ 克}} \quad x = 7.3 \text{ 克}$$

$$\text{盐酸中溶质质量分数} = \frac{7.3 \text{ 克}}{50 \text{ 克}} \times 100\% = 14.6\%$$

答：实验中所用稀盐酸的溶质质量分数为 14.6%。

C 组

33. (1) 竖直向上 (2) 12

$$(3) \text{ 解： } S = \frac{F}{p} = \frac{28 \text{ 牛}}{800 \text{ 帕}} = 0.035 \text{ 米}^2$$

答：擦窗机器人与玻璃的接触面积至少为 0.035 米²

(4) 解： $W = Pt = 80 \text{ 瓦} \times 20 \times 60 \text{ 秒} = 96000 \text{ 焦}$

$$W_{\text{重}} = W \times 0.25\% = 96000 \text{ 焦} \times 0.25\% = 240 \text{ 焦}$$

$$G = mg = 1.2 \text{ 千克} \times 10 \text{ 牛/千克} = 12 \text{ 牛}$$

$$h = \frac{W}{G} = \frac{240 \text{ 焦}}{12 \text{ 牛}} = 20 \text{ 米}$$

答：擦窗机器人可上升的最大高度为 20 米。

34. (1) 电磁感应

$$(2) P = UI = 339 \text{ 伏} \times 1 \text{ 安} = 339 \text{ 瓦}$$

答：电动汽车的输出功率为 339 瓦

$$(3) P_{\text{输入}} = UI = 220 \text{ 伏} \times 16 \text{ 安} = 3520 \text{ 瓦} = 3.52 \text{ 千瓦}$$

$$t = \frac{W}{P_{\text{输入}}} = \frac{22 \text{ 千瓦} \cdot \text{时}}{3.52 \text{ 千瓦}} = 6.25 \text{ 时}$$

$$W_{\text{机}} = W_{\text{电}} \times 70\% = 22 \text{ 千瓦} \cdot \text{时} \times 3.6 \times 10^6 \text{ 焦/千瓦} \cdot \text{时} \times 70\% = 5.544 \times 10^7 \text{ 焦}$$

$$f = F = \frac{W_{\text{机}}}{s} = \frac{5.544 \times 10^7 \text{ 焦}}{1.4 \times 10^5 \text{ 米}} = 396 \text{ 牛}$$

答：已经耗完电能的电池充满，理论上需要 6.25 小时。该车在水平地面上匀速行驶时，受到的阻力为 396 牛。