

浙江省 2022 年初中学业水平考试（金华卷）

科学试卷参考答案及评分标准

卷 I

一、**选择题**（本大题共有 15 小题，每小题 3 分，共 45 分。每小题只有一个选项是正确的，不选、多选、错选均不给分）

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

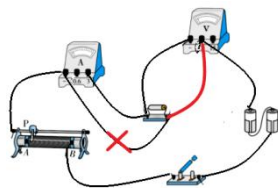
卷 II

二、**填空题**（本大题共有 10 小题，每小题 4 分，共 40 分）

16. (1) 昼短夜长 (2) C
17. (1) 变小 (2) 凝固
18. (1) $\text{TiO}_2 + 2\text{C} + 2\text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{高温}} \text{TiCl}_4 + 2\text{CO}$
(2) 置换反应
19. (1) 增多 (2) 基因
20. (1) A 中有剩余固体（或 A 中有不溶解的固体等）（合理即可）
(2) $A \geq B > C$ （或 $C < B \leq A$ ）
21. (1) 自上而下 (2) 小肠
22. (1) 水平向左 (2) 4
23. (1) 化学能 (2) 生命活动
24. (1) 3.8 (2) 变小
25. (1) 澄清石灰水变浑浊
(2) ① 浓硫酸（1 分）② A 与 B 之间（1 分）

三、**实验探究题**（本大题共有 5 小题，26、28 题各 6 分，29 题 7 分，27、30 题各 8 分，共 35 分）

26. (1) 幼虫期（1 分）
(2) A（1 分）
(3) 每个实验组采用多只家蚕（或采用多组实验取平均值）
(4) 不合理，比较 A、B 两大组实验现象和数据可知，香烟烟雾对家蚕有危害，只是蚕龄小的受到危害更大（合理即可）
27. (1) 电流表几乎没有示数，电压表示数接近 3V
(2)



- (或定值电阻右端接电源正极)
- (3) 把电流表改接小量程

- (4) 2
28. (1) Na^+ 和 Cl^- 在整个过程中没有参与反应
 (2) ① NaCl 、 NaOH ② NaCl 、 Na_2CO_3 ③ NaCl 、 NaOH 、 Na_2CO_3
 (3) BaCl_2 (或 CaCl_2 或 $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ 或 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$)
29. (1) 杠杆平衡原理 (或 $F_1l_1=F_2l_2$) (1 分)
 (2) 右
 (3) 1.0 (或 1)
 (4) AB
30. (1) B C
 (2) 乙
 (3) B 曲线明显低于 A 曲线 (或 B 与 A 曲线不重合; 答案中只要体现两者压强存在差异即可)
 (4) 未及时关闭活塞可能会导致产生的 CO_2 从分液漏斗口逸出
- 四、解答题 (本大题共有 5 小题, 每小题 8 分, 共 40 分)
31. (1) 生物群落 (或群落)
 (2) 水分、土壤、阳光、空气等写出其中两种即可
 (3) 增加生物种类 (合理即可)
 (4) A
32. (1) $G=mg=0.1\text{kg}\times 10\text{N/kg}=1\text{N}$ 1 分
 $P=F/S=G/S=1\text{N}/2\times 10^{-4}\text{m}^2=5000\text{Pa}$ 2 分
 (2) 1 分 20 秒=80 秒
 $v=S/t=40\text{m}/80\text{s}=0.5\text{m/s}$ 2 分
 (3) $f=0.1G=0.1\times 1\text{N}=0.1\text{N}$ 1 分
 物体匀速直线运动时, $F=f=0.1\text{N}$
 $P=Fv=0.1\text{N}\times 0.8\text{m/s}=0.08\text{W}$ 2 分
33. (1) A2 分
 (2) NaOH 、 CaO 2 分
 (3) 解: 设生成碳酸钙的质量为 x
 $\text{Na}_2\text{CO}_3+\text{Ca}(\text{OH})_2=\text{CaCO}_3\downarrow +2\text{NaOH}$ 1 分
 106 100
 $100\text{kg}\times 10.6\%$ x

$$\frac{106}{100\text{kg}\times 10.6\%}=\frac{100}{x}$$
2 分
 $x=10\text{kg}$ 1 分
34. (1) $I=P_{\text{加热}}/U=440\text{W}/220\text{V}=2\text{A}$ 2 分
 (2) 加热时开关 S、 S_1 闭合, 根据 $P_{\text{加热}}=U^2/R_0$
 $R_0=U^2/P_{\text{加热}}=(220\text{V})^2/440\text{W}=110\Omega$ 1 分
 保温时开关 S 闭合、 S_1 断开, 根据 $P_{\text{保温}}=U^2/(R_0+R_1)$
 $R_1=U^2/P_{\text{保温}}-R_0=(220\text{V})^2/80\text{W}-110\Omega=495\Omega$ 2 分
 (3) $W=Pt=440\text{W}\times 10\text{min}+80\text{W}\times (30-10)\text{min}$
 $=0.44\text{kW}\times 1/6\text{h}+0.08\text{kW}\times 1/3\text{h}=0.1\text{kWh}=0.1\text{kWh}$ (或 360000J)3 分

35.答案要点:

(1) 当瓶内气压减小到一定程度, 大气压将注射器的活塞下压。(或瓶内气压减小, 盐酸被吸入瓶内) (2 分)

(2) 知识要点:

- ①铁跟氧气反应生成氧化铁, 反应放热
- ②盐酸与铁反应生成氢气并放出热量
- ③升高温度使瓶内压强增大
- ④增加或减少气体会使瓶内压强发生变化

答题要点:

0-t₁ 段: ①铁生锈消耗氧气并放热

- ②反应放热使温度升高, 压强增大
 - ③消耗氧气使压强减小
 - ④消耗氧气减小的压强大于温度升高增大的压强
- 所以 0-t₁ 段总体上温度升高, 压强减小

t₂-t₃ 段: ①因瓶内气压减小, 盐酸自动注入瓶内, 盐酸与铁反应产生氢气并放出大量的热

- ②温度升高, 压强增大
 - ③产生氢气, 压强增大
 - ④温度升高和产生氢气都使压强增大
- 所以 t₂-t₃ 段总体上温度升高, 压强增大

第(2)小题的分层评分答案示例如下:

等级	回 答
高水平 回答 (5-6 分)	能综合多个要素辩证的进行解释, 原理正确, 逻辑科学, 要素齐全。
	<p>示例:</p> <p>铁生锈消耗氧气的同时放出热量, 反应放出的热量使温度升高, 压强增大, 消耗氧气会使瓶内压强减小, 但由于消耗氧气减小的压强大于温度升高增大的压强, 所以 0-t₁ 段温度升高, 压强减小。</p> <p>因瓶内压强减小, 盐酸被压入瓶内, 盐酸与铁反应产生氢气放出热量, 反应放出的热量使温度升高, 压强增大, 反应产生的氢气会使瓶内压强增大, 所以 t₂-t₃ 段温度升高, 压强增大。</p>
中上水 平回答 (3-4 分)	能从部分要素进行解释、原理部分正确, 逻辑比较清晰, 缺少部分要素。
	<p>示例:</p> <p>铁生锈消耗氧气的同时放出热量, 反应放出的热量使温度升高, 压强增大, 消耗氧气会使瓶内压强减小。</p> <p>盐酸与铁反应产生氢气放出热量, 反应放出的热量使温度升高, 压强增大, 反应产生的氢气会使瓶内压强增大。</p>
中下水 平回答 (1-2 分)	只能对其中某 1-2 个要素作出单一解释。
	<p>示例 1:</p> <p>铁生锈消耗氧气的同时放出热量, 反应放出的热量使温度升高, 压强增大</p> <p>示例 2:</p> <p>铁生锈消耗氧气会使瓶内压强减小, 盐酸与铁反应产生氢气, 压强增大</p>
低水平 回答(0 分)	不能运用相关科学原理作出解释或同义反复或不作答。
	示例: 铁生锈使瓶内气压增大; 或盐酸与铁锈反应使气压增大等。