



- 说明：1. 考生答案如与本答案不同，若答得合理正确给分。
2. 化学方程式中的“ —— ”和“ —— ”含义相同。

第一部分 选择题（每小题1分，共12分）

| | | | | | | | | | | | | |
|----|---|---|---|---|---|---|---|---|---|----|----|----|
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 |
| 答案 | A | C | D | B | A | B | D | C | D | C | A | D |

第二部分 非选择题（共33分）

【生活现象解释】

13. (2分)

- (1) 铁元素
(2) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$

14. (2分)

| | |
|---|--|
| 14-A | 14-B |
| (1) 58 (2) $\text{MgCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ | (1) $\frac{16 \times 3}{24 + 12 + 16 \times 3} \times 100\%$ (2) $\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ |

15. (2分)

- (1) 金属与酸反应放出热量
(2) 相同条件下，金属越活泼，与酸反应放出的热量越多

【科普阅读理解】

16. (5分)

- (1) 糖类（或油脂或蛋白质或无机盐）
(2) 化学
(3) 奶油
(4) 巧克力中的可可脂的熔点低于口腔温度，但高于体表温度
(5) ABC

【生产实际分析】

17. (2分)

- (1) 置换反应 (2) CO 、 CO_2

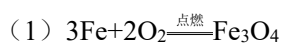
18. (3分)

- (1) 提供高温条件
(2) 4
(3) 112



【基本实验及其原理分析】

19. (2分)



(2) 防止高温熔融物炸裂瓶底

20. (2分)

(1) 温度

(2) 溶剂的种类是影响物质溶解性的因素

21. (2分)

(1) 甲中白磷不燃烧，乙中白磷燃烧

(2) 反应产生二氧化碳，隔绝了氧气

22. (2分)



(2) NaCl、CaCl₂、HCl

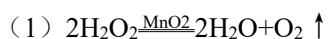
23. (3分)

(1) 活塞恢复至原位

(2) 打开 K₂、K₃ 32

【科学探究】

24. (6分)



(2) 药品的浓度和药品的量

(3) 证明样品中是否含有碳酸钙

(4) 取滤液，滴加无色酚酞溶液，酚酞不变色

(5) CaO 和 Ca(OH)₂

(6) 密封

