



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“ $\text{——}$ ”和“ $\text{——}$ ”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)  $\text{CO}$ 、 $\text{CO}_2$

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、CaCl<sub>2</sub>、HCl

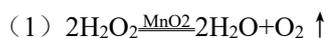
23. (3分)

(1) 活塞恢复至原位

(2) 打开 K<sub>2</sub>、K<sub>3</sub> 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)<sub>2</sub>

(6) 密封

