



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	C	B	A	A	B	D	D	B	D	C	A	C

第二部分 非选择题（共 33 分）

【生活现象解释】

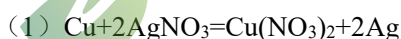
13. (1 分)

13-A		13-B	
氧气	—— 炼钢	天然气	—— 甲烷
熟石灰	—— 改良酸性土壤	石灰石	—— 碳酸钙

14. (2 分)

(1) 过滤 (2) AB

15. (2 分)



(2) Al 和 Mg 在金属活动性顺序中排在氢前，能与酸反应产生氢气

【科普阅读理解】

16. (5 分)

- (1) 钙元素
- (2) 受热易分解（或易溶于水）
- (3) 冷却后包装罐内的气压小于外界大气压
- (4) 其他条件相同时，高温短时比低温长时对果蔬中维生素B的影响小
- (5) ABC

【生产实际分析】

17. (2 分)

(1) 2 (2)  $\text{CO}_2$  与  $\text{H}_2$  的质量比为 22: 1

18. (3 分)

(1) A (2)  $2\text{H}_2\text{SO}_3 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{SO}_4$ （或  $2\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{O}_2 = 2\text{Na}_2\text{SO}_4$ ）  
 (3)  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

【基本实验及其原理分析】

19. (2 分)

(1) ①③② (2) C

20. (4 分)

(1) 紫色石蕊溶液变红 干燥的紫色石蕊小花  
 (2)  $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$   
 (3) 二氧化碳不燃烧不支持燃烧，密度大于空气

21. (2 分)



(1) NaOH

(2) 氢氧化钠的溶解度随温度升高而增大，氢氧化钙的溶解度随温度升高而减小

22. (2分)

(1) 浓硫酸

(2) B 中溶液由红色变为无色

23. (2分)

(1)  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = 2\text{NaOH} + \text{CaCO}_3 \downarrow$

(2) 将注射器 2 中的稀硫酸推入瓶中，A 中有气泡产生，B 中澄清石灰水变浑浊

〔科学探究〕

24. (6分)

(1) 使温度达到红磷、白磷的着火点

(2) 没有与氧气接触

(3) C 白磷燃烧，消耗氧气

(4) 足量红磷不能把装置中的氧气耗尽

(5) 铁丝绒生锈，试管中的液面上升约占试管中空气体积的1/5



北京中考在线  
微信号：BJ\_zkao



北京中考在线  
微信号：BJ\_zkao



北京中考在线  
微信号：BJ\_zkao



北京中考在线  
微信号：BJ\_zkao