

化学试题答案



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

说明：除特别说明外，以下每空 1 分。其他合理答案均可给分。

第二部分 非选择题（共 12 个小题，共 33 分。）

【生活现象解释】（共 5 分）

13. （1 分）

13-A 物质—用途	13-B 物质—主要成分
干冰 ———— 冷藏食品	天然气 ———— 甲烷
碳酸钙 ———— 改良酸性土壤	生石灰 ———— 氯化钠
熟石灰 ———— 补钙剂	食盐 ———— 氧化钙

14. （2 分）供给呼吸 （2）A B

15. （2 分）（1） $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$

（2） $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

【科普阅读理解】（共 5 分）

16. （5 分）

（1）咖啡碱 （2）酸性 （3）过滤 （4）减少茶多酚流失 （5）ABD

【生产实际分析】（共 5 分）

17. （2 分）（1） $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

（2）6

18. （3 分）（1）增大矿石与空气的接触面积，使反应更充分

（2）S

（3） $\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_3 = \text{H}_2\text{SO}_4$

【基本实验及原理分析】（共 12 分）

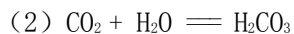
19. （3 分）（1）B CO_2 密度比空气大

（2） $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$

20. (2分) (1) ① ② (2) 偏小

21. (2分)

21-A (1) 将纸花一半喷湿放入 CO₂ 瓶中



21-B (1) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{Cu} + \text{FeSO}_4$

(2) 铁的金属活动性比氢强

22. (2分) (1) 木块燃烧, 无烟煤块不燃烧 (2) 没有与氧气接触

23. (3分) (1) $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

(2) 红色溶液变为无色, pH 逐渐减小至小于或等于 7

(3) NaCl、Na₂CO₃

【科学探究】 (共 6 分)

24. (6分)

(1) 溶液变为红色

(2) 0.001

在其他条件相同时, 不同浓度的 FeSO₄ 溶液在空气中变色情况不同

不成立

(3) 向除去氧气的空气中加入鲜苹果汁

或向充满氮气、二氧化碳、稀有气体中加入鲜苹果汁

(4) 现喝现榨等

