

# 2022 年初中毕业考试

## 化学试卷参考答案及评分说明

一、选择题（本题共 15 小题，每小题 2 分，共 30 分。1—12 小题每题各有一个正确选项，13—15 小题各有一个或两个正确选项）

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
C	B	C	B	D	B	D	C	B	D
11	12	13	14	15					
C	C	AD	B	AC					

二、填空题（本题共 5 小题，每空 1 分，每个化学方程式 2 分，共 24 分）

16. (1)  $C_2H_5OH$  (2)  $3Mg^{2+}$  (3)  $H_2\overset{-1}{O}_2$  (4)  $2P_2O_5$
17. (1) C (2) 乳化 NaOH 能与油污反应  
(3)  $CH_4 + 2O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} CO_2 + 2H_2O$  (4) 隔绝氧气（或隔绝空气）
18. (1)  $t_2$  (2) 65 不变 (3) 降温结晶（或冷却热饱和溶液）
19. (1)  $2NO + 2CO \xrightarrow{\text{催化剂}} 2CO_2 + N_2$  (2) NO (3) B
20. (1)  $Na_2CO_3$ （或  $K_2CO_3$ ） 作燃料（或冶炼金属）  
(2) ①  $CO_2 + C \xrightarrow{\text{高温}} 2CO$   
②  $Ca(OH)_2 + Na_2CO_3 = CaCO_3 \downarrow + 2NaOH$  [或  $Ca(OH)_2 + K_2CO_3 = CaCO_3 \downarrow + 2KOH$ ]

三、简答题（本题共 9 分）

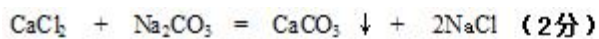
21. (1) 汽水喝到体内后温度升高，气体的溶解度减小， $CO_2$  气体逸出，所以喝冰镇汽水常常会打嗝  
(2) 增大了煤与空气的接触面积，使其燃烧充分  
(3) 铝易与空气中的氧气反应，在其表面生成一层致密的氧化铝薄膜，阻止内部的铝进一步氧化，因此铝具有很好的抗腐蚀性能。

四、实验题（本题共 2 小题，每空 3 分，共 24 分）

22. (1) 3 97 (2) 托盘天平 (3) 100 (4) 加速溶解
23. (1) 红色粉末变黑 检验是否生成二氧化碳  
(2)  $O_2$  和  $H_2O$  除去水中溶解的氧气

五、计算题（本题共 13 分）

24. 解：设碳酸钠的质量为  $x$ ，生成氯化钠的质量为  $y$



$$\begin{array}{ccccccc} & 106 & & 100 & & 117 & \\ & x & & 10\text{g} & & y & \\ & & & & & & \end{array} \quad \left. \vphantom{\begin{array}{ccccccc} & 106 & & 100 & & 117 & \\ & x & & 10\text{g} & & y & \end{array}} \right\} (1\text{分})$$

$$\frac{106}{100} = \frac{x}{10\text{g}} \quad \frac{100}{117} = \frac{10\text{g}}{y} \quad (2\text{分})$$

$$x=10.6\text{g} \quad (2\text{分}) \quad y=11.7\text{g} \quad (2\text{分})$$

$$\frac{10.6\text{g}}{12\text{g}} \times 100\% = 88.3\% \quad (2\text{分})$$

$$\frac{11.7\text{g} + 12\text{g} - 10.6\text{g}}{12\text{g} + 100\text{g} + 160\text{g} - 10\text{g}} \times 100\% = 5\% \quad (2\text{分})$$

答：该纯碱样品中碳酸钠的质量分数 88.3%，反应后所得溶液中溶质的质量分数 5%。