

2020-2021 学年度第二学期九年级第一次联考

化 学 参 考 答 案

2021.03

第一部分 选择题（共 20 分）

1-8 题每题 1.5 分，9-12 题每题 2 分

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

第二部分 非选择题（共 30 分）

本大题包括 4 个小题，化学方程式每空 1.5 分，其余每空 1 分，共 30 分。

13. (7 分)

(1) AD $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\text{加热}} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ 28.4

(2) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ 二氧化锰是粉末状固体

(3) a

14 (6 分)

【猜想与假设】 $\text{CO}_2 + \text{C} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{CO}$

【实验过程】(1) B

(2) 第二个①中澄清石灰水出现浑浊现象

(3) $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

(4) 点燃尾气（用气球收集）

15. (8 分)

(1) +4 (2) FeCl_3

(3) $2\text{Mg} + \text{TiCl}_4 \xrightarrow{800^\circ\text{C}} \text{Ti} + 2\text{MgCl}_2$ 作保护气 (4) 7:1

(5) $\text{MgCl}_2 \xrightarrow{\text{通电}} \text{Mg} + \text{Cl}_2 \uparrow$ (6) MgCl_2

16. (9 分)

(1) 红色恰好褪去

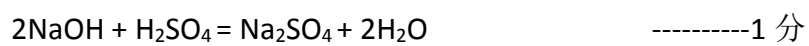
(2) Na^+ 、 H^+

(3) 放热

(4) 20

(5) (5 分) 解：设反应氢氧化钠的质量为 x ，可得

$$100\text{g} \times 1.96\% = 1.96\text{g} \quad \text{-----1 分}$$



$$\begin{array}{cc} 80 & 98 \end{array}$$

$$\begin{array}{cc} x & 1.96\text{g} \end{array} \quad \text{-----1 分}$$

$$\frac{80}{98} = \frac{x}{1.96\text{g}} \quad x=1.6\text{g} \quad \text{-----1 分}$$

$$1.6\text{g} \div 50\text{g} \times 100\% = 3.2\% \quad \text{-----1 分}$$

答：该氢氧化钠溶液质量分数为 3.2%。