

2021-2022学年度第二学期初三年级化学试卷

参考答案和评分参考

第一部分（选择题 共20分）

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

第二部分（非选择题 共30分）

评分说明：

1. 没有特别说明的每空 1 分，化学方程式 1.5 分。
2. 化学方程式评分细则：气体符号或条件错、漏共扣 0.5，没有配平扣1分，化学式错误不得分。
3. 计算题步骤要完整，按步骤给分。

13. (6分) (1)  $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$  (1.5分)

(2)  $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2\uparrow$  (1.5分)； b (3) 可以控制反应的发生和停止； E、F

14. (7分) (1) 碳和氢元素，氧

(2) 排净装置内的空气避免造成干扰

(3) 小水珠（或水雾） (4) 澄清石灰水变浑浊，  $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$

(5) 否

15. (8分)

(1) 增大接触面积，充分反应； 防止盐酸挥发；

$\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = \text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$  (1.5分)；  $\text{SiO}_2$

(2) 取除铁后的溶液，向其中滴入几滴KSCN溶液，若溶液不显血红色，说明铁已除尽。

(3) 盐酸的浓度越高，越有利于 $\text{AlCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ 晶体析出。 (4) HCl (0.5分)

(5) ABC

16. (9分) (1) 400； ①③② (2) ①80%

②解：设生成 $\text{CO}_2$ 质量为  $x$  ..... (设和答共0.5分；只写设未知数，不给分)

$\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$  ..... (1.5分)

100                      44

6.4 g                       $x$  ..... (1分)

$\frac{100}{44} = \frac{6.4\text{g}}{x}$  ..... (1分)

$x = 2.8\text{g}$  ..... (1分)

答：生成  $\text{CO}_2$  的质量为 2.8 g

(3) AB