



## 第一部分 选择题 (共 12 分)

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

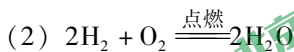
## 第二部分 非选择题 (共 33 分)

13. (1 分)

降低温度至着火点以下

14. (2 分)

(1) 分子间隔



15. (2 分)

(1)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (2)  $\text{H}_2$ 

16. (5 分)

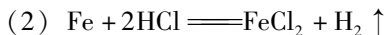
(1) 过滤 物理

(2) ①1:2 ②2:9 (或 9:2)

(3) ABC

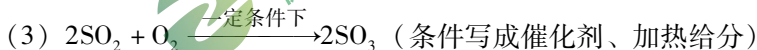
17. (2 分)

(1) 置换



18. (3 分)

(1) 增大接触面积, 使原料充分混合/反应更充分。

(2)  $\text{SO}_3$ 、 $\text{H}_2\text{SO}_4$ 

19. (2 分)

|   |   |
|---|---|
| 19-1 $\text{O}_2$ 的实验室制取与性质   | 19-2 $\text{CO}_2$ 的实验室制取与性质  |
| (1) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ | (1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ |
| (2) 剧烈燃烧、火星四射、放出热量、有黑色固体生成  | (2) 蜡烛自下而上依次熄灭  |



20. (2分)
- (1) 氢元素、氧元素
  - (2) 与氧气接触

21. (3分)
- (1) ④②①⑤③
  - (2) 16g
  - (3) 偏小

22. (3分)
- (1)  $4P + 5O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2P_2O_5$
  - (2) 白磷燃烧消耗氧气，气体量减少，压强减小，小于大气压，大气压将右管液体压入左管
  - (3)  $(h_0 - h_1)/h_0 \times 100\%$

23. (3分)
- (1) 2、4、5
  - (2)  $Fe_2O_3 + 6HCl \xrightarrow{\quad} 2FeCl_3 + 3H_2O$
  - (3) NaCl、NaCl 和  $Na_2CO_3$ 、NaCl 和 HCl

24. (5分)
- (1) 探究石灰石种类对生石灰活性度的影响
  - (2) 只要答出某个相同时间时，煅烧温度为 1100℃、1150℃ 和 1200℃ 的生石灰活性度比其他温度时的大，即算正确。例如：“12min 时，煅烧温度在 1100 ~ 1200℃ 时的生石灰活性度都大于 800mL，而其他温度时都较小”。
  - (3) 加入 NaCl 提高石灰石分解速率，影响生石灰活性度
  - (4)  $CaCO_3 \xrightarrow{\text{高温}} CaO + CO_2 \uparrow$
  - (5) 原料粒度（其他答案如：保温时间、杂质成分等合理给分）