

说明:1. 考生答案若与本答案不同,只要答案合理,可酌情给分。

2. 若无注明,填化学符号或名称均可得分。

第一部分

本部分共 25 题,每题 1 分,共 25 分。

| | | | | | | | | | | | | | |
|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 |
| 答案 | C | D | B | A | B | A | B | D | C | B | A | C | A |
| 题号 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | |
| 答案 | C | A | B | C | B | D | A | D | D | B | C | D | |

第二部分

本部分共 13 题,除 37 题(1)2 分,38 题 3 分外,其余每空 1 分,共 45 分。

26. (1)石油 (2) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$

27. (1)BC (2)分解

28. (1)有机化合物

(2)①1 : 3

$$\textcircled{2} \frac{1 \times 4}{1 \times 4 + 12 \times 1 + 16 \times 1} \times 100\%$$

29. (1)材质轻、价格低

(2)贮藏时间、是否光照

(3)贮藏 14 天时,光照贮藏时的柠檬苦素含量明显高于避光贮藏时的含量

(4)①对 ②对

30. (1)增大 (2)+1 (3)增大接触面积,加快溶解

31. (1)CuO

(2) $\text{CuCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ [或 $\text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CuSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$]

(3)过滤

32.

| | A | B |
|-----|--|---|
| (1) | $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ | $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ |
| (2) | 蜡烛燃烧更旺 | 蜡烛熄灭 |

33. (1) 氨分子、水分子不断运动到空气中

(2) 不能

34. (1) 纸花②不变红, 纸花①③变红 $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3$

(2) 纸花③比纸花①先变红

35. (1) 水是由氢、氧元素组成的

(2) 防止生成的高温熔融物将瓶底炸裂

(3) 烧杯中的水进入集气瓶至刻度 1 处

(4) 45

36. (1) $\text{Fe} + 2\text{HCl} \rightleftharpoons \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$ $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} \rightleftharpoons 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

(2) NaOH 能与 HCl 反应

(3) 溶液由紫色变为红色

(4) 澄清石灰水变浑浊

37. (1) $\boxed{1} \text{MnO}_2 + \boxed{4} \text{HCl} \xrightarrow{\Delta} \boxed{1} \text{MnCl}_2 + \boxed{1} \text{Cl}_2 \uparrow + \boxed{2} \text{H}_2\text{O}$

(2) Cl_2 的密度比空气的密度大

(3) 吸收尾气, 防止污染空气

(4) 反应停止与 H^+ 浓度降低到一定程度有关

(5) NaCl

(6) 加入浓硫酸, H^+ 浓度增大, 使 MnO_2 与 HCl 继续反应生成 Cl_2 ; Cl_2 与 KI 反应生成 I_2 ; I_2 使淀粉变蓝

(7) 没有排除溶液中 SO_4^{2-} 的干扰

38. 【解】设: 参加反应的 Al 的质量为 x 。



54 104

x 10.4 kg

$$\frac{54}{x} = \frac{104}{10.4 \text{ kg}}$$

$$x = 5.4 \text{ kg}$$

答: 参加反应的 Al 的质量为 5.4 kg。