

## 化学答案及评分参考

2022.4

第一部分 选择题 (每小题只有一个选项符合题意, 共25个小题, 每小题1分, 共25分)

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

第二部分 非选择题 (共14个小题, 共45分)

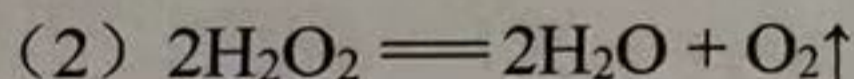
说明: 除特别注明外, 以下每空1分。其他合理答案均可给分。

26. (1分)

|       |         |
|-------|---------|
| A. 烧碱 | B. 作调味品 |
|-------|---------|

27. (2分) (1) A (2) B

28. (2分) (1)

29. (3分) (1) 接触潮湿的空气 (2)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$  (3) AC

30. (5分) (1) 蛋白质 (2) ① 错 ② 对 (3) B

(4) 当保存温度等条件相同时, 在0到8天的范围内, 保存天数越长, 活性乳酸菌数的含量越少

31. (3分) (1) +1 (2)  $\text{H}_2\text{O}$  (3)  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ 32. (3分) (1) 物理 (2)  $\text{CO}_2 + 4\text{H}_2 \xrightarrow{\text{一定条件}} 2\text{H}_2\text{O} + \text{CH}_4$  (3) AC

33. (3分) (1) 蒸发 (2) ACB (3) 防止因局部温度过高, 造成液滴飞溅

34. (3分) (1)  $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$   $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$ 

(2) 二氧化碳的密度比空气大



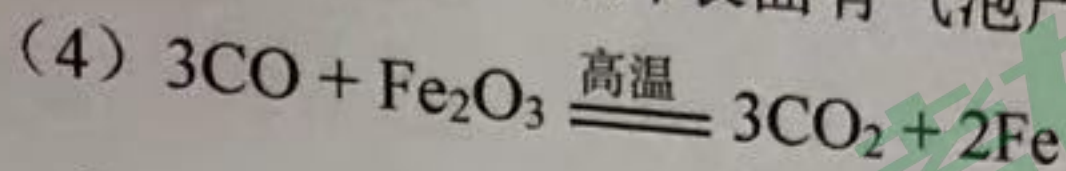
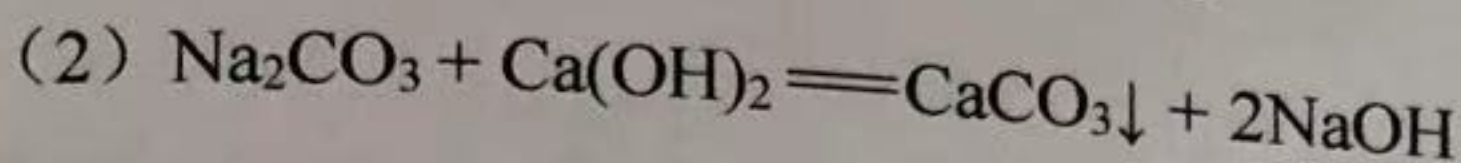


35. (4分) (1) 比较黄铜和纯铜的硬度

(3) 固体由红色变成黑色

(2) 固体减少, 锌片表面有气泡产生

36. (3分) (1) 溶液均由无色变为红色

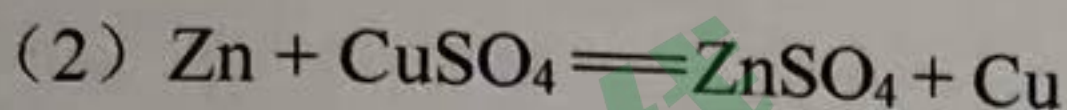


37. (3分) (1) 增大

(2) 氧化钙

(3) 氯化钠溶于饱和硝酸钾溶液中, 溶液密度变大, 物块受到的浮力变大

38. (7分) (1) 在金属活动性顺序里, Mg、Al、Zn 均位于铜前



(3) 去除铝片表面的氧化膜

(4) 反应前硫酸铜溶液中的水含有氢元素, 根据反应前后元素种类不变, 气体可能是氢气

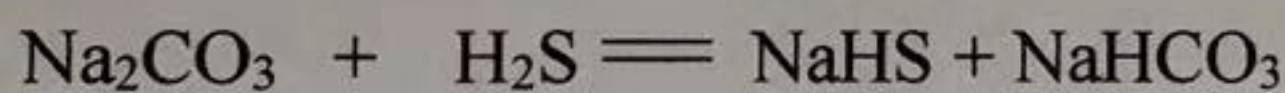
(5) 探究溶液种类对“铜树”生长的影响

(6) 18%比 12%  $\text{CuCl}_2$  溶液生长出的“铜树”短

(7) Zn 和 12%  $\text{CuCl}_2$  溶液

39. (3分) (质量关系及比例式 1分、计算结果 2分)

【解】设: 需要  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  的质量为  $x$ 。



106

34

$x$

17 g

$$\frac{106}{34} = \frac{x}{17\text{g}}$$

$$x = 53\text{g}$$

$$\text{Na}_2\text{CO}_3 \text{ 溶液的质量} = 53\text{g} \div 10\% = 530\text{g}$$

答: 需要  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  溶液的质量为 530 g。

