

江西省2022年初中学业水平考试

化学试题参考答案

一、单项选择题(本大题包括10小题,每小题有四个选项,其中只有一个选项符合题意,请将符合题意的选项代号填涂在答题卡的相应位置上。1~5题每小题1分,6~10题每小题2分,共15分)

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

二、选择填充题(本大题包括3小题,先在A、B、C中选择一个正确选项,将正确选项的代号填涂在答题卡的相应位置上,然后在D处补充一个符合题意的答案。每小题2分,其中选择1分,填充1分,共6分)

11. B    电子数(或原子序数)

12. C    65

13. A    加足量的稀盐酸,过滤(或加足量的硝酸银溶液,过滤等)

三、填空与说明题(本大题包括4小题,共23分)

14. (6分)(1)原子

(2)D

(3)稳定性    硅

(4)K<sup>+</sup>    H<sub>2</sub>O

15. (5分)(1)过滤(或除去水中的难溶性杂质等)

(2)需要可燃物    棉花燃烧(或棉花变黑等)

(3)作干燥剂(或吸水等)    a

16. (7分)(1)分子在不断运动

金属

回收利用废弃塑料(或使用可降解塑料等)

(2)B

(3)蔬菜

(4)1950

17. (5分)(1)增大

(2)引流

(3) $4\text{FeSO}_4 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 4\text{SO}_3$ (条件写煅烧也可)

(4)化合反应

四、实验与探究题(本大题包括2小题,共16分)

18. (8分)(1)酒精灯

(2)C

b



可以控制反应速率

能与水反应生成酸

二氧化碳中混有氯化氢气体(或盐酸有挥发性等)

19. (8分)【实验探究】木条复燃  $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{CuSO}_4} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$

【评价改进】质量和化学性质

【继续探究】160:98(或80:49) 氯化钡(或硝酸钡等)

【讨论交流】m<sub>1</sub>

【拓展延伸】D

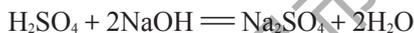
五、综合计算题(本大题包括1小题,共10分)

20. (10分)

(1)放热

(2)t<sub>3</sub>

(3)解:设废液中硫酸的质量为x。



98            80

x    40g×20%

$$\frac{98}{80} = \frac{x}{40\text{g} \times 20\%}$$

$$x = 9.8\text{g}$$

废液中硫酸的质量分数为:  $\frac{9.8\text{g}}{50\text{g}} \times 100\% = 19.6\%$

答:废液中硫酸的质量分数为19.6%。

(4)①氢氧化钠易潮解

②偏大