

# 学业综合素养监测

## 九年级化学试题 参考答案

(满分 100 分)

2023.4

### 一、单项选择题 (每个小题有一个最佳选项。每小题 3 分, 共 45 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
答案	B	D	B	A	A	D	C	D	C	B	A	D	C	A	B

### 二、填空题 (每个化学方程式 2 分, 其余每空 1 分, 共 28 分)

16. (8 分) (1)①水果; ②香菇; ③ $K_2CO_3+2HCl=2KCl+H_2O+CO_2\uparrow$ ; B;

(2)灼烧、闻气味; (3)①C; ②A。

17. (6 分) (1) $Z>Y>X$  或  $ZYX$ ; (2) $t_2$ ; (3)25; (4)降温结晶或冷却热饱和溶液;

(5) $Y>Z>X$  或  $YZX$ ; (6)C。

18. (4 分) (1)氧化; (2)升高; (3)置换; (4)ABD。

19. (5 分) (1)补钙剂 (合理即可); (2) $2NaOH+CuSO_4=Cu(OH)_2\downarrow+Na_2SO_4$ ; 复分解;

(3)氧化铜或  $CuO$  (合理即可)。

20. (5 分) (1)过滤; (2)铝或  $Al$ ; (3) $Cu+2AgNO_3=2Ag+Cu(NO_3)_2$ ; (4) $Zn$ 。

### 三、实验与探究 (每个化学方程式 2 分, 其余每空 1 分, 共 20 分)

21. (7 分) (1)酒精灯; (2) $a\rightarrow c\rightarrow d\rightarrow b$ ; (3)可随时控制反应的发生和停止; 除去二氧化碳中的氯化氢气体; (4)密度比空气大;  $CaCO_3+2HCl=CaCl_2+H_2O+CO_2\uparrow$  或  $2H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} 2H_2O + O_2\uparrow$  (合理即可)。

22. (5 分) (1)稳定; (2) $Fe_2O_3+3CO \xrightarrow{高温} 2Fe+3CO_2$ ;

(3)排净装置内的空气, 防止加热引起爆炸; 1:1。

23. (8 分) 【提出猜想】碳酸钠或  $Na_2CO_3$ ; 【提出质疑】 $Na_2CO_3$  溶液呈碱性, 也能使无色酚酞变红;

【实验探究】①取少量固体放入试管并加热, 把生成的气体通入澄清的石灰水; ②产生白色沉淀;

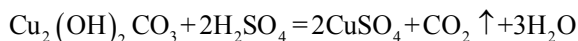
$Na_2CO_3+BaCl_2=BaCO_3\downarrow+2NaCl$ ; 【实验结论】能;  $Ba(NO_3)_2$  也能跟  $Na_2CO_3$  反应生成白色沉淀。

### 四、计算题 (本题共 7 分)

24. (3 分) (1)3; (2)7:12; (3)8。

25. (4 分) (1) $3H_2O$ ; (1 分) (2)5.5g; (1 分)

(3)解: 设前两次使用 100g 稀硫酸中溶质质量为 x。



2×98

44

x

4.4g

\_\_\_\_\_1 分

$$\frac{2 \times 98}{44} = \frac{x}{4.4g}$$

x=19.6g

所用稀硫酸的溶质质量分数为:  $\frac{19.6g}{100g} \times 100\% = 19.6\%$

答: 稀硫酸的溶质的质量分数为 19.6%。

\_\_\_\_\_1 分

(其它合理做法亦可)