

## 2017~2018学年北京东城区高一上学期期末化学试卷

### 选择题

1. 【答案】D
2. 【答案】A
3. 【答案】B
4. 【答案】A
5. 【答案】C
6. 【答案】B
7. 【答案】A
8. 【答案】A
9. 【答案】C
10. 【答案】C
11. 【答案】B
12. 【答案】D
13. 【答案】B
14. 【答案】C

15. 【答案】D

16. 【答案】A

17. 【答案】B

18. 【答案】C

19. 【答案】B

20. 【答案】A

21. 【答案】D

## 非选择题

22. 【答案】(1) 1. 氧化

2. 氧化

3. 1 mol

(2) ①  $\text{Fe} + \text{Cu}^{2+} = \text{Cu} + \text{Fe}^{2+}$

② 1. 氧化

2. 产生无色气泡

23. 【答案】(1)  $\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) \xrightarrow{\Delta} \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$

(2) 紫色石蕊溶液, 溶液变红 (或滴加含酚酞的氢氧化钠溶液, 红色褪去; 或澄清石灰水, 出现白色浑浊; 或氢氧化钡溶液, 出现白色浑浊等)

(3) 氧化性

(4) 1.  $\text{SO}_4^{2-}$

2. 向所得无色溶液中加入  $\text{BaCl}_2$  溶液, 出现白色沉淀

(5) 用吸收剂吸收  $\text{SO}_2$ , 并将  $\text{SO}_2$  转化为有价值的物质等

24. 【答案】(1) 氧化剂

(2) Na 与水反应放热, 达到 Na 在  $\text{Cl}_2$  中燃烧的着火点

(3)  $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{NaCl}$

(4)  $\text{Cl}_2 + 2\text{OH}^- = \text{Cl}^- + \text{ClO}^- + \text{H}_2\text{O}$  , 吸收氯气, 防止其污染环境

(5) 打开止水夹

25. 【答案】(1) abc

(2) ① 1.  $\text{O}_2$

2.  $6\text{H}_2\text{O}$

3.  $\text{FeCO}_3 + 2\text{H}^+ = \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

②  $\text{CO}_2$ 、+3 价铁元素

26. 【答案】(1)  $\text{CO}_2$

(2)  $25^\circ\text{C}$  时,  $\text{NaHCO}_3$  溶解度小,  $\text{Na}^+$  与  $\text{HCO}_3^-$  结合生成  $\text{NaHCO}_3$  更易从溶液中析出

(3) ①  $\text{NaHCO}_3 + \text{NH}_4\text{Cl} \xrightarrow{\Delta} \text{NaCl} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{NH}_3 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

② 用水溶解, 加入足量稀  $\text{HNO}_3$ , 再加入  $\text{AgNO}_3$  溶液, 如果产生白色沉淀则证明存在  $\text{NaCl}$

(4) ①  $2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{MgO} \xrightarrow{\Delta} 2\text{NH}_3 \uparrow + \text{H}_2\text{O} \uparrow + \text{MgCl}_2$

② 将需求低的  $\text{NH}_4\text{Cl}$  在不同温度下加热, 分别得到更有价值的  $\text{HCl}$  和  $\text{NH}_3$ ,  $\text{NH}_3$  循环使用