

2016~2017学年北京朝阳区北京陈经纶中学高一上学期期中化学试卷

一、选择题

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

15. 【答案】C

16. 【答案】C

17. 【答案】C

18. 【答案】B

19. 【答案】A

20. 【答案】D

21. 【答案】A

二、非选择题

22. 【答案】(1) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 、 BaSO_4

(2) 除去 Ca^{2+} 和过量的 Ba^{2+}

(3) 1. 盐酸



(4) 蒸发

23. 【答案】(1) 100 mL 容量瓶

(2) 11.7

(3) 使用玻璃棒引流

(4) B

24. 【答案】(1) ②加入足量稀硝酸和硝酸银溶液

③过滤

(2) 取最后一次洗涤液于试管中，加入适量氯化钠溶液，若无明显现象，则说明已经洗涤干净

(3) 合格

25. 【答案】(1) 1. 置换

2. 氧化还原

(2) 1. $\text{Zn} > \text{Cu} > \text{Ag}$

2. Cl_2 、 Br_2 、 I_2 三种非金属单质的氧化性由强到弱的顺序是 $\text{Cl}_2 > \text{Br}_2 > \text{I}_2$

(3) CCl_4 层变成紫色, 反应方程式: $\text{Cl}_2 + 2\text{KI} = 2\text{KCl} + \text{I}_2$

CCl_4 层变成无色, 反应方程式: $\text{Cl}_2 + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HIO}_3 + \text{HCl}$

还原剂: KI

则 Cl_2 、 HIO_3 、 HBrO_3 氧化性由强到弱的顺序是 $\text{HBrO}_3 > \text{Cl}_2 > \text{HIO}_3$

26. 【答案】(1) 烧杯、玻璃棒、漏斗

(2) $2\text{I}^- + \text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ = \text{I}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

(3) 1. 萃取

2. 分液漏斗

3. CD

(4) ①加热未垫石棉网

②温度计插入到溶液内

③冷凝管水进出方向错误

27. 【答案】(1) 1. 浓硫酸

2. 水中

(2) 1. FeSO_4

2. Fe

3. Fe 、 Cu

(3) 蒸发结晶

(4) H_2SO_4

(5) 1. $2\text{H}^+ + \text{CuO} = \text{Cu}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$

2. $\text{Fe} + 2\text{H}^+ = \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2 \uparrow$, $\text{Fe} + \text{Cu}^{2+} = \text{Cu} + \text{Fe}^{2+}$

28. 【答案】(1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{H}^+ = \text{Ca}^{2+} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

(2) $\text{H}^+ + \text{HCO}_3^- = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

(3) $\text{C} + \text{CO}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{CO}$

(4) 检查装置气密性

(5) 1. 黑色固体变红

2. $\text{CO} + \text{CuO} \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{CO}_2$

(6) 1. D

2. E

3. ②

