

巧家县 2023 年春季学期九年级期中监测卷

化学参考答案

1. A 2. C 3. B 4. D 5. D 6. B 7. A 8. C 9. A 10. B 11. A 12. C 13. C 14. D
15. B 16. D 17. D 18. A 19. B 20. C

21. (7 分)(1)化学性质稳定(或化学性质不活泼)

(2)氮气(或 N_2)

(3)O

(4)正极

(5)产物是水,无污染(或燃烧放出的热量高)(合理即可) 分子间的间隔

(6) SO_3

22. (7 分)(1)①131.6

②增加溶质(或蒸发溶剂、降低温度)(合理即可)

③A

④10.8

(2)①CBDEA

②5

③量取水时仰视量筒读数(合理即可)

23. (8 分)(1)①5Ca

② $3Cl_2$

③ $CaCl_2^{+2}$

(2)①搅拌(合理即可)

②化合反应

③ $Ca(OH)_2 + 2HCl = CaCl_2 + 2H_2O$

④吸附

24. (7 分)(1)混合物 硬度大(合理即可)

(2)①通入 CO

②红棕色粉末逐渐变黑

(3)① $Zn(NO_3)_2$ 、 $Al(NO_3)_3$ 、 $Cu(NO_3)_2$ 、 $AgNO_3$

② $Zn + Cu(NO_3)_2 = Cu + Zn(NO_3)_2$

25. (9 分) I. (1)锥形瓶

(2)A $2KClO_3 \xrightarrow[\Delta]{MnO_2} 2KCl + 3O_2 \uparrow$ 催化

(3)防止生成的气体从长颈漏斗中逸出

II. (1)溶液 pH 降低到 7 以下,说明生成了酸

(2) CO_2 与水反应已经结束(合理即可)

(3)紫色石蕊溶液变红

26. (6 分)【实验探究】有气泡产生 有白色沉淀产生 CuCl_2 溶液(合理即可)
- 【讨论交流】若氢氧化钠溶液完全变质,碳酸钠溶液呈碱性,也能使无色酚酞溶液变红(合理即可)
- 【拓展延伸】 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{BaCl}_2 \text{ === BaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$
27. (6 分)(1)0.1 (1 分)
- (2)解:设 13 g 该假黄金中锌的质量为 x 。 (0.5 分)
- $$\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \text{ === ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$$
- | | | |
|-----|-------|-------------|
| 65 | 2 | |
| x | 0.1 g | (1 分) |
- $$\frac{65}{2} = \frac{x}{0.1 \text{ g}} \text{ (1 分)}$$
- $$x = 3.25 \text{ g} \text{ (1 分)}$$
- 该假黄金中铜的质量分数为 $\frac{13 \text{ g} - 3.25 \text{ g}}{13 \text{ g}} \times 100\% = 75\%$ (1 分)
- 答:该假黄金中铜的质量分数为 75%。 (0.5 分)