

江西省 2021 年初中学业水平考试

化学模拟卷参考答案及评分意见

说明:

1. 考生写出其他答案若合理,可参照此意见给分。
2. 除计算题外,每个化学方程式 2 分。化学式错误的不给分;如未配条件或未标出“↑”“↓”应扣 1 分,但每个化学方程式最多扣 1 分。

化学模拟卷(三)

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

10. A

11. C 铜用于制作导线等

12. A 2:1

13. B 丙

14. (6 分)

(1)热塑型

(2)肥皂水

(3)加热时纸锅中的水蒸发吸热,使温度低于纸的着火点

(4)白菜等

(5)AD(2 分)

15. (6 分)

(1)混合物

(2)①112.4 ②2

(3) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$

(4)取样,灼烧后闻气味

16. (5 分)

(1)过滤

(2) Fe^{2+}

(3) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$

(4) $\text{Ni} > \text{Cu} > \text{Ag}$ (或 Ni 、 Cu 、 Ag)

17. (6 分)

(1)Fe

(2)改良酸性土壤等

(3) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 = 2\text{HNO}_3 + \text{BaSO}_4 \downarrow$

(4)C(2 分)

18. (8 分)【进行实验】(1)红

(2) $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

(3)不成立

(4)四

【实验反思】溶解在酒精中的酚酞因在水中溶解度减小而析出

【实验拓展】(1)将酚酞溶于适量的酒精中充分搅拌

(2)析出紫黑色固体

19. (8 分)【猜想假设】 H_2O_2 、 NaOH

【进行实验】检验并且除去碳酸钠 产生大量气泡证明过氧碳酸钠与水反应没有生成氢氧化钠

【实验结论】— $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{O}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3$

【拓展应用】密封、防潮等

20. (10 分)

(1)①各放一张大小相同的纸(1 分) ②左(1 分)

(2)①用玻璃棒不断搅拌(或不断振荡烧杯等)(1 分)

②继续加入稀盐酸后,烧杯中剩余固体的质量无变化(或继续加入稀盐酸后,固体表面无气泡产生)(1 分)

③75%(1 分)

④解:用第一次实验数据进行计算,设 50 g 稀盐酸中所含 HCl 的质量为 x 。

$\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ (1 分)

100 73

20 g - 15 g x

$\frac{100}{73} = \frac{5\text{ g}}{x}$ (1 分)

$x = 3.65\text{ g}$ (1 分)

稀盐酸的溶质质量分数为 $\frac{3.65\text{ g}}{50\text{ g}} \times 100\% = 7.3\%$ (1 分)

答:实验中所用稀盐酸的溶质质量分数为 7.3%。(设、答全对 1 分)