

江西省 2021 年初中学业水平考试

化学模拟卷(四) 参考答案

说明:1. 考生写出其他答案若合理,可参照此意见给分。

2. 除综合计算题外,本卷每个化学方程式都是 2 分,化学式错误的不给分;未配平、未写反应条件或未标出“↑”“↓”的扣 1 分,但每个化学方程式最多扣 1 分。

1. A 2. C 3. B 4. C 5. D 6. C 7. D 8. B 9. B 10. D

11. A H_2O 等

12. C KNO_3

13. B 酚酞溶液

14. (6 分)

(1) 合成 氧气

(2) 溶剂

(3) ①胰液 ② $3\text{HCl} + \text{Al}(\text{OH})_3 \text{ === } \text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

15. (6 分)

(1) 导电

(2) 14 28.09 三

(3) $\text{SiHCl}_3 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{高温}} \text{Si} + 3\text{HCl}$

16. (5 分)

(1) 饱和

(2) 过滤

(3) $2\text{NaHCO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \uparrow + \text{CO}_2 \uparrow$

(4) 二氧化碳

17. (6 分)

(1) Fe 灭火

(2) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \text{ === } \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$

(3) ②④⑤(2 分)

18. (8 分)

(1) 集气瓶 $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \text{ === } \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ B 用玻璃片盖好集气瓶,将集气瓶

正放在桌面上

(2)①Y ②反应物间的接触面积(2 分)

19. (8 分)

【经典实验】 $\text{HCl} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

【微观探析】氢离子和氢氧根离子结合成水分子

【作出猜想】NaCl 溶液的 pH 为 7.0(或 NaCl 溶液的 $\text{pH} < 8.2$) 反应物中不含碳元素

【实验验证】足量稀盐酸

【原因分析】8.2 ~ 14

【总结反思】不一定

20. (10 分)

(1)80(1 分) 烧杯(1 分)

(2)继续滴加稀盐酸,观察到无气泡产生(1 分)

(3)解:根据质量守恒定律可知生成氢气的质量为 $(12 + 32.5 + 200) - 244.1 = 0.4 \text{ g}$ 。设铁的质量为 x 。

$\text{Fe} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$ (1 分)

56	2
x	0.4 g

$$\frac{56}{2} = \frac{x}{0.4 \text{ g}} \text{ (1 分)}$$

$x = 11.2 \text{ g}$ (1 分)

该生铁样品中铁的质量分数 $= \frac{11.2 \text{ g}}{12 \text{ g}} \times 100\% \approx 93.3\%$ (1 分)

答:该生铁样品中铁的质量分数约为 93.3%。(设、答全对得 1 分)

(4)A(2 分)