

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(二)

1. B 2. C 3. D 4. C 5. A 6. B 7. C 8. A 9. D 10. C
11. B 双氧水和水的分子构成不同
12. C 5:3
13. B 温度不变时加入 a 物质或恒温蒸发溶剂等
14. (6 分)(1)合成 灼烧后闻气味等 (2)糖类
(3) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \text{====} \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ (4)水和氧气
15. (6 分)(1)8 (2)液氢 $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$
(3)①铁和锌 ②1:32
16. (5 分)(1)过滤 (2) SiO_2 (3)除去铁的化合物
(4) $\text{CO}_2 + \text{NaAlO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \text{====} \text{NaHCO}_3 + \text{Al}(\text{OH})_3 \downarrow$
17. (6 分)(1)CO (2)用于玻璃、造纸、纺织和洗涤剂的生产等 (3)置换反应 (4) $2\text{NaOH} + \text{CuSO}_4 \text{====} \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$
18. (8 分)(1)铁架台 (2)燃烧需要可燃物 (3)乒乓

球碎片先燃烧,滤纸碎片后燃烧 燃烧时温度需要达到可燃物的着火点 (4)⑤ ④ $\text{Fe} + 2\text{HCl} \text{====} \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$

19. (8 分)【实验探究】(1)检查装置的气密性 (2)氢氧化钠溶液 吸收氮气流中带出的水蒸气 (3)排尽装置中的空气

【实验结论】0.2 II

【实验拓展】C(2 分)

20. (10 分)(1)该反应需要在高温下才能完成
(2)红色粉末逐渐变成黑色 (3)反应生成的二氧化碳未被完全吸收等 (4)80%
(5)解:设 25 g 稀硫酸中含溶质的质量为 x 。



160 294

(20 - 14) g x

$$\frac{160}{294} = \frac{6 \text{ g}}{x}$$

$$x = \frac{6 \text{ g} \times 294}{160} = 11.025 \text{ g}$$

$$\text{稀硫酸溶液中溶质的质量分数: } \frac{11.025 \text{ g}}{25 \text{ g}} \times 100\%$$

$$= 44.1\%$$

答:该实验所用稀硫酸中溶质的质量分数为 44.1%。