

江西省 2019 年中等学校招生考试

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. 本卷每个化学方程式 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. A 2. D 3. C 4. D 5. C 6. D 7. A 8. C 9. C

10. B

11. B 不一定

12. C 灯帽盖灭

13. B 化合物

14. B 铁粉

15. B 沉淀

16. (3 分)(1)活性炭具有吸附性，可以吸附色素和异味

(2)洗洁精对油污起到了乳化作用

(3)酸碱中和反应

17. (6 分)(1)物理 常温下化学性质稳定

(2)天然纤维 糖类

(3)①> ②B

18. (6 分)(1)NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H₂O

(2)红色溶液变为无色，pH 逐渐减小至小于 7(2 分)

(3)NaCl、HCl 酸

19. (7 分)(1)Ca(OH)₂

(2)Mg²⁺、Fe³⁺、Cu²⁺、H⁺(2 分)

(3)Fe(OH)₃、Cu(OH)₂(2 分)

(4)MgCl₂ + Ca(OH)₂ \rightarrow Mg(OH)₂ ↓ + CaCl₂

20. (8 分)(1)生石灰

(2)Fe₂O₃ + 6HCl \rightarrow 2FeCl₃ + 3H₂O 或 Fe₂O₃ + 3H₂SO₄ \rightarrow Fe₂(SO₄)₃ + 3H₂O

(3)NaOH、NaOH 和 Ca(OH)₂ 或 KOH、KOH 和 Ca(OH)₂

(4)七

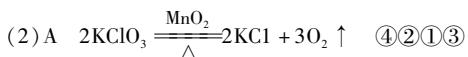
21. (7 分)(1)溶液变浑浊

(2)Fe₂O₃ + 6HCl \rightarrow 2FeCl₃ + 3H₂O

(3)【作出猜想】CaCl₂ + Na₂CO₃ \rightarrow CaCO₃ ↓ + 2NaCl

【进行实验】稀盐酸(HCl)或稀硫酸(H₂SO₄) III

22. (9 分)(1)锥形瓶 漏斗(或普通漏斗)



(3)b

(4)BFC

(5)H

23. (9 分)【实验探究】(1)排出装置中的空气，防止甲烷与装置内的空气形成混合气体发生爆炸(2 分)

(2)液面下降(2 分)

【评价反思】(1)把未反应的甲烷收集起来

(2)偏低(2 分) 取少量处理后的固体放入试管中，加入足量的硫酸铜溶液，充分反应后过滤、洗涤、干燥，用磁铁对得到的固体进行实验；若得到的固体有部分能被磁铁吸引，则含；反之，则不含(2 分)

24. (10 分)(1)85% (2 分)

(2)解：设第一次反应时，消耗 HCl 的质量为 x。



100 73

1.5 g x (1 分)

$$\frac{100}{1.5 \text{ g}} = \frac{73}{x}$$

$$x = 1.095 \text{ g} \quad (2 \text{ 分})$$

稀盐酸的溶质质量分数 = $\frac{1.095 \text{ g}}{15 \text{ g}} \times 100\% = 7.3\%$ 。

(2 分)

答：原 60 g 稀盐酸的溶质质量分数为 7.3%。(设、答都对得 1 分)

化学模拟卷(四)

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

10. D

11. C 酒精燃烧等

12. A 锌元素(或糖类、蛋白质)

13. A 太阳能、地热能等

14. C 1:7

15. A 取样，加热

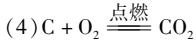
16. (4 分)(1)H₂O

(2)Cu²⁺

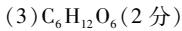
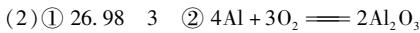


17. (6分)(1)分子间有间隔

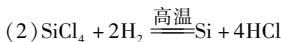
(2)挥发性



18. (7分)(1)+4



19. (5分)(1)过滤

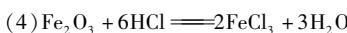


(4)发生爆炸

20. (8分)(1)熟石灰

(2)置换

(3)生产洗涤剂等



21. (8分)(1)酒精灯 导热性 $2\text{Cu} + \text{O}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{CuO}$

(2)蜡烛由低到高依次熄灭 灭火

(3)使面粉充满金属筒,与空气混合均匀 严禁烟火
(或保持通风等)

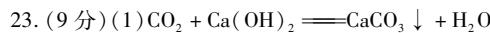
22. (8分)

【讨论交流】不合理 往氢氧化钠溶液中滴加酚酞溶液时,发现溶液变成了红色

【设计并进行实验】(1)将试管内的空气排尽 错误

(2)等体积、浓度不同的氢氧化钠溶液,然后分别滴加

1~2滴酚酞溶液 浓度小的氢氧化钠溶液中红色不消失,浓度大的氢氧化钠溶液先变红色,然后红色消失(合理即可)



(2)C、H、O

(3)除去水中溶解的 O₂

(4)①和③

(5)铜生锈与 O₂ 有关

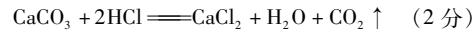
(6)O₂、CO₂

(7)铜与 H₂O、O₂、CO₂ 同时接触

(8)保持铜制品表面干燥(合理即可)

24. (10分)(1)70% (2分)

(2)解:设所用稀盐酸中溶质的质量为 x。



100 73

5 g x (1分)

$$\frac{100}{73} = \frac{5 \text{ g}}{x}$$

$$x = 3.65 \text{ g} \quad (1 \text{分})$$

$$\text{所用稀盐酸中溶质的质量分数} = \frac{3.65 \text{ g}}{50 \text{ g}} \times 100\% = 7.3\% \quad (1 \text{分})$$

答:所用稀盐酸的溶质质量分数为 7.3%。(设、答全对得 1 分)

