

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

(2)红色溶液变为无色,pH 逐渐减小小于 7(2 分)

(3) NaCl 、 HCl 酸

19. (7 分)(1) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

(2) Mg^{2+} 、 Fe^{3+} 、 Cu^{2+} 、 H^+ (2 分)

(3) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 、 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ (2 分)

(4) $\text{MgCl}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{Mg}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{CaCl}_2$

20. (8 分)(1)生石灰

(2) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ 或 $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

(3) NaOH 、 NaOH 和 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 或 KOH 、 KOH 和 $\text{Ca}(\text{OH})_2$

(4)七

21. (7 分)(1)溶液变浑浊

(2) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

(3)【作出猜想】 $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$

【进行实验】稀盐酸(HCl)或稀硫酸(H_2SO_4) III

22. (9 分)(1)锥形瓶 漏斗(或普通漏斗)

(2)A $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$ ④②①③

(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 。

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

100 73

1.5 g x (1 分)

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

$x = 1.095 \text{ g}$ (2 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) H_2O

(2) Cu^{2+}

- (3) $\text{Cu} + 2\text{AgNO}_3 \text{ === } \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$
17. (6分) (1) 分子间有间隔
(2) 挥发性
(3) $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \text{ === } \text{AgCl} \downarrow + \text{NaNO}_3$
(4) $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$
18. (7分) (1) +4
(2) ① 26.98 3 ② $4\text{Al} + 3\text{O}_2 \text{ === } 2\text{Al}_2\text{O}_3$
(3) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ (2分)
19. (5分) (1) 过滤
(2) $\text{SiCl}_4 + 2\text{H}_2 \xrightarrow{\text{高温}} \text{Si} + 4\text{HCl}$
(3) HCl
(4) 发生爆炸
20. (8分) (1) 熟石灰
(2) 置换
(3) 生产洗涤剂等
(4) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} \text{ === } 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
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)

【拓展延伸】 $\text{H}_2\text{In} + 2\text{NaOH} \text{ === } \text{Na}_2\text{In} + 2\text{H}_2\text{O}$

23. (9分) (1) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \text{ === } \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$
(2) C、H、O
(3) 除去水中溶解的 O_2
(4) ①和③
(5) 铜生锈与 O_2 有关
(6) O_2 、 CO_2
(7) 铜与 H_2O 、 O_2 、 CO_2 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 。
 $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \text{ === } \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ (2分)
- | | |
|-----|----------|
| 100 | 73 |
| 5 g | x (1分) |
- $$\frac{100}{73} = \frac{5 \text{ g}}{x}$$
- $$x = 3.65 \text{ g} \quad (1 \text{分})$$
- 所用稀盐酸中溶质的质量分数 = $\frac{3.65 \text{ g}}{50 \text{ g}} \times 100\% = 7.3\%$ (1分)
答: 所用稀盐酸的溶质质量分数为 7.3%。 (设、答全对得 1 分)
(3) CaCl_2 、HCl (2分)