

## 2018 年初中毕业年级适应性测试

## 化学 参考答案

## 注意事项:

1. 答出其他合理答案, 请参照评分标准给分。
2. 没有特别要求写化学式的, 写化学式或名称均给分。
3. 关于化学方程式给分:  
“化学式错误” 0 分。  
“化学式正确, 但配平、条件、沉淀或气体符号有 1 项错误” 得 0.5 分。  
“化学式正确, 且配平、条件、沉淀或气体符号全部符合要求” 得 1 分。

## 一、选择题 (每小题 1 分, 共 14 分)

1.A 2.C 3.D 4.C 5.A 6.B 7.D 8.C 9.D 10.B 11.B 12.D 13.B 14.A

## 二、填空题 (每空 1 分, 共 16 分)

15. (1) 洗洁精能乳化油渍  
(2) 组成不同
16. (1)  $\text{CO}_2 + 2\text{LiOH} = \text{Li}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$   
(2) 有碳酸钙沉淀生成
17. (1) a  
(2) 长颈漏斗下端伸入液面下; 浓硫酸
18. 碳、氢; 3:8 (或氢、碳; 8:3)
19. (1)  $\text{Zn} + 2\text{AgNO}_3 = \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$  或  $\text{Zn} + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 = \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{Cu}$   
(2)  $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ 、 $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$   
(3) 银和铜 (或 Ag 和 Cu)
20. (1) 玻璃棒; 搅拌, 防止液体局部过热造成飞溅  
(2)  $2\text{HCl} + \text{CaCO}_3 = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$  (或  $2\text{HCl} + \text{Mg}(\text{OH})_2 = \text{MgCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ )  
(3)  $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

## 三、简答题 (共 10 分)

21. (1) 将气体通入澄清石灰水, 使石灰水变浑浊的是二氧化碳。(答案合理即可) (1 分)  
(2) 取样, 点燃, 有烧焦羽毛气味的是羊毛纤维。 (1 分)
22. (1) 剩余的氧气不足以支持燃烧。(1 分)  
(2) 碳酸钠溶液与盐酸反应产生二氧化碳, 二氧化碳不燃烧, 也不支持燃烧。(1 分)
23. (1) 都含有氢氧根离子。(1 分)  
(2) 取少量样品, 溶于水配成溶液, 加入足量  $\text{CaCl}_2$  溶液 (或  $\text{BaCl}_2$  溶液等), 有沉淀产生, 证明有  $\text{K}_2\text{CO}_3$ ; 向上层清液滴加几滴酚酞溶液, 溶液变成红色, 证明有  $\text{KOH}$ 。(2 分)
24. (1) 有蓝色沉淀生成。 (1 分)  
(2)  $\text{Fe} + \text{CuCl}_2 = \text{FeCl}_2 + \text{Cu}$  (答案合理即可) (1 分)  
(3) 先给试管预热, 然后用酒精灯外焰固定加热; 试管夹从试管底部往上套。(答案

合理即可) (1 分)

#### 四、综合应用题 (共 10 分)

25. (1) ①向土壤中加入蒸馏水, 振荡、静置, 用干净的玻璃棒蘸取上层清液滴在 pH 试纸上, 与标准比色卡对照, 读出 pH。 (1 分)

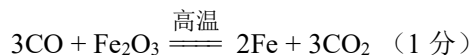
②熟石灰显碱性, 可与土壤中的酸性物质发生中和反应。 (1 分)

(2) 【实验探究】 ①有氨味产生 ② $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$  ③ $\text{AgNO}_3$  溶液 (3 分)

【实验评价】 加入  $\text{BaCl}_2$  溶液会有  $\text{NH}_4\text{Cl}$  生成, 干扰  $\text{NH}_4\text{Cl}$  的检验。 (答案合理即可) (1 分)

【实验反思】  $2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$  (答案合理即可) (1 分)

(3) 解: 设冶炼 2000 t 含杂质 2% 的生铁, 需要含氧化铁 80% 的赤铁矿石的质量为  $x$ 。



$$\begin{array}{ccc} 160 & & 112 \\ x \times 80\% & & 2000 \text{ t} \times (1-2\%) \\ \frac{160}{112} = & \frac{x \times 80\%}{2000 \text{ t} \times (1-2\%)} & (1 \text{ 分}) \end{array}$$

$$x = 3500 \text{ t} \quad (1 \text{ 分})$$

答: 冶炼 2000 t 含杂质 2% 的生铁, 需要含氧化铁 80% 的赤铁矿石 3500 t。

## 加群步骤

- ① 长按下方二维码+小牛好友
- ② 备注 “孩子年级”  
加入【牛家长微信群】
- ③ 第一时间了解最新升学动态

### 小牛聊升学

