

## 2019-2020 学年上期期末考试

### 九年级 化学 参考答案

#### 一、选择题（每小题 2 分，共 28 分）

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

#### 二、填空题（每空 2 分，共 32 分）

15. (1) 核内质子数不同 (2) 2809: 1900 (3)  $\text{SiF}_4$

16. (1)  $\text{AC}$   $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$

(2) B

17.

	有蓝色沉淀生成
先预热，再用外焰均匀加热 (答案合理均可)	蓝色沉淀颜色变为黑色

18. (1) 50%

(2) 160 g

(3) 降温结晶 (答案合理均可)

19. (1) 酚酞溶液变为红色

(2) 分子在不断运动

20. (1)  $2\text{Al} + 3\text{H}_2\text{SO}_4 == \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2 \uparrow$  (或  $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 == \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$ )

(2) 0.4

#### 三、简答题（共 22 分）

21. (1) 稳定结构。 (答案合理均可) (2 分)

(2) 质子数为 13。 (答案合理均可) (2 分)

22. (1)  $\text{CO}_2 + \text{C} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{CO}$  (2 分) 、

$3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$  (或  $2\text{CO} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2$  等合理答案) (2 分)

(2) 检验二氧化碳、制取二氧化碳。 (2 分)

23. (1)  $2\text{CO}_2 + 6\text{H}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{催化剂}} \text{C}_2\text{H}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$  (2 分)、 3: 22 (2 分)

(2) 二氧化碳分子和氢分子破裂为原子，原子重新结合成乙烯分子和水分子。 (2 分)

24. (1)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

(2) 温度没达到手帕的着火点。 (2 分)

(3) 降温至着火点以下。 (2 分)

每个牛孩身后都有一个牛家长

## 四、综合应用题（共 18 分）

25. (1) 0 +1 (2 分)

(2)  $\text{H}_2\text{O}$  (2 分) 铁与水、氧气接触。(2 分)(3) ①  $\text{Zn} + 2\text{AgNO}_3 = \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$  (2 分)

②减少 (2 分)

③电能 (2 分)

(4) 设产生导致酸雨的气体的质量为  $x$ 。

128 64

3.2 t  $x$ 

$$\frac{128}{64} = \frac{3.2 \text{ t}}{x} \quad (2 \text{ 分})$$

$$x = 1.6 \text{ t} \quad (2 \text{ 分})$$

答：产生导致酸雨的气体 1.6 t。

牛家长  
niujiazhang.com

每个牛孩身后都有一个牛家长

## 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

小牛助手



微信公众号

郑州牛家长



升学信息 | 原创干货 | 家长社群 | 公益活动



每个牛孩身后都有一个牛家长