

# 泽普县 2025 学年教师理论专业测试试卷

## 化学学科试题 (答案)

### 一、选择题答案

1. C 2.A 3.C 4.A 5.C 6.C 7.D 8.C 9.B 10. D

### 二、填空题

11. (1) 不可再生 (2)  $\text{SO}_2$  (3) 氢气燃烧生成水, 不污染环境

12. (1) 延展 (2) 纯净物 Ag (3)  $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{电解}} 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$

$2\text{LiOH} + \text{CO}_2 = \text{Li}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$  吸附 (4) 金属

13. (1)  $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$  (2) 过滤蒸发皿 (3) 避免有毒气体的产生 (其他合理答案均可)

14. (1) 36.0

(2) 升高

(3) NaCl  $\text{Na}^+$

(4) 蒸发

### 三、实验题答案：

1、试管

2、 $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$  c 燃着的木条放在集气瓶口, 如果木条熄灭, 说明二氧化碳收集已满。

3、A  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$

试管口 塞一团棉花。 分解反应

4、BC/BE a

### 实验探究题答案

(1) 碱 (1分)

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

(3) 氢氧化钙[或  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ] (1分)

(4) 解：

设  $\text{CaCO}_3$  质量为  $x$

$\text{CaCO}_3 \sim \text{CO}_2$

100 44

$x$  2.2g

$x=5\text{g}$  (2分)

质量分数= $5\text{g}/10\text{g} \times 100\% = 50\%$  (1分)

(5)  $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$  (1分)

(6) 密封保存 (1分)

(7) 取样加入足量水，测量温度变化：

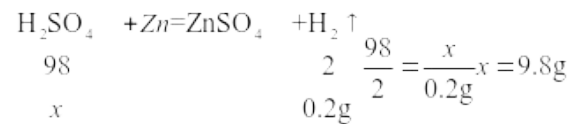
温度明显升高 → 部分失效

温度基本不变 → 完全失效 (2分)

#### 四、计算题

(1) 0.2g

(2) 解：设硫酸的质量为  $x$ 。



稀硫酸中溶质的质量分数为  $\frac{9.8\text{g}}{50\text{g}} \times 100\% = 19.6\%$

答：稀硫酸中溶质的质量分数为 19.6%。



