

2022-2023 学年第二学期教学质量检测（三）

九年级化学 参考答案

一、选择题（本题包括12小题，每小题1分，共12分）

| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 |
|----|---|---|---|---|---|---|---|---|---|----|----|----|
| 答案 | C | A | B | C | D | C | D | B | A | A | D | B |

二、非选择题（本大题包括 5 小题，共 28 分）

13. （5分）（1）过滤（1分）； （2）温度越高，分子运动速率越快。（1分）；
（3）糖类（或油脂、蛋白质）（1分）

| （4）（2分）人体必需的元素 | 缺乏后对人体健康的影响 | 食物来源 |
|----------------|-------------|-------|
| 钙 | 佝偻病、骨质疏松 | 肝脏、蛋 |
| 铁 | 贫血 | 牛奶、虾皮 |

14. （6分）（1）水槽（1分）；

（2） $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ （2分，配平、箭头错误扣一分，化学式错误不得分）； BD（1分）；

（3）高锰酸钾分解会生成二氧化锰，同样可以加快氯酸钾分解。（1分）

（4）将带火星的木条放在导管 b 口处。（1分）

15. （6分）（1） Al_2O_3 （1分）； +2（1分）；

（2）保护蓄光釉料或提高釉面性能（合理即可）（1分）； （3）化学性质很不活泼（或一般不与其他物质反应）（1分）；

（4） $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$ （2分，配平、条件错误扣一分，化学式错误不得分）

16. （6分）（1）B（1分）； （2）酸（1分）；

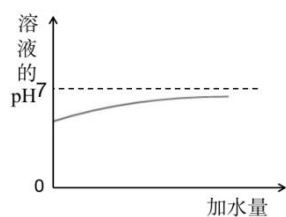
【设计实验】步骤①：实验现象：有刺激性气味气体产生（或有刺激性氨味产生）（1分）； $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ （合理即可）（1分）；

（3） $\text{Ca}(\text{OH})_2 + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 = \text{CaSO}_4 + 2\text{NH}_3 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ （2分，配平、箭头错误扣一分，化学式错误不得分）；

【注意：若答对第（4）、（5）、（6）小题奖励 3 分，化学总得分不超过 40 分。】

（4）取少量样品于试管中，加入足量稀盐酸，观察是否有气泡产生（1分）；

（5）支持有利一方的理由是：有助于植物的生长，增加农作物的产量或支持有弊一方的理由是：因为化肥的过量施用会造成土壤酸化，环境污染等（合理即可）。（1分）

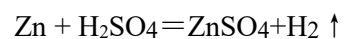


(6)

(1 分)

17. (5 分) (1) 因为 Cu、Ag 与稀硫酸都不反应。(1 分)

(2) 解: 设 Cu - Zn 合金中 Zn 的质量为 x.



65 98

x 49g × 10%

$$\frac{65}{98} = \frac{x}{49\text{g} \times 10\%}$$

x = 3.25g

合金中铜的质量分数为 $\frac{10\text{g} - 3.25\text{g}}{10\text{g}} \times 100\% = 67.5\%$

答: 该合金中铜的质量分数为 67.5%。