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）CaCO3+2HCl = CaCl2+H2O+CO2↑（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）Al2O3 （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）3Fe+2O2Fe3O4（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）；

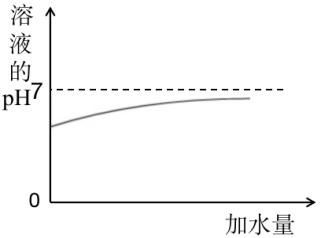
【设计实验】步骤①：实验现象：有刺激性气味气体产生（或有刺激性氨味产生）（1分）； Ba(NO3)2（合理即可）（1分）；

（3）Ca(OH)2+(NH4)2SO4＝CaSO4+2NH3↑+2H2O（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．

Zn + H2SO4＝ZnSO4+H2↑

65 98

x 49g×10%

=

x＝3.25g

合金中铜的质量分数为×100%＝67.5%

答：该合金中铜的质量分数为67.5%。

