

2020-2021 学年第一学期九年级化学教学质量检测（一）

参考答案及评分建议

第 I 卷共 10 小题，每小题 3 分，共 30 分。

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

第 II 卷共 7 题，共 70 分。

11. （5 分）

| 物质名称 | 化学符号 | 组成元素（写名称） |
|------|----------|-----------|
| 氧气 | | 氧元素 |
| | P_2O_5 | 磷元素、氧元素 |

12. （8 分）

- (1) 不能..... (1 分)
 石蕊纸花由紫色变红色 (1 分)
 二氧化碳+水 \longrightarrow 碳酸 (3 分)
 水..... (1 分)
 (2) ④..... (1 分)
 密度比空气大 (1 分)

13. （8 分）

- (1) 氮气（或 N_2 ）和氢气（或 H_2 ） (2 分)
 (2) 物理..... (1 分)
 木条熄灭..... (1 分)
 (3) $N_2+H_2 \xrightarrow[\text{高温、高压}]{\text{催化剂}} NH_3$ (3 分)
 化合反应..... (1 分)

14. （9 分）

- (1) 高锰酸钾（或 $KMnO_4$ ） (1 分)
 四氧化三铁（或 Fe_3O_4 ） (1 分)
 (2) 过氧化氢 $\xrightarrow{\text{二氧化锰}}$ 水+氧气 (3 分)
 (3) ①②③..... (2 分)
 催化剂..... (1 分)
 (4) 防止铁丝燃烧时产生的高温熔融物溅落瓶底，使集气瓶底受热不均而炸裂 (1 分)

15. （8 分）

- (1) 检查装置的气密性 (2 分)
 (2) 12..... (2 分)

- 空气中氧气体积含量约为 20%，所以试管中与白磷反应消耗的氧气为 $40\text{mL} \times 20\% = 8\text{mL}$ ，针筒往左移动 8 mL，到达 12mL 处 (2 分)
- (3) AB (各 1 分，共 2 分)
16. (12 分)
- (1) 试管..... (1 分)
锥形瓶..... (1 分)
- (2) 氧气..... (1 分)
E 或 G..... (1 分)
- (3) 碳酸钙+盐酸 \longrightarrow 氯化钙+水+二氧化碳 (3 分)
能控制反应的发生和停止 (1 分)
a (1 分)
用燃着的木条靠近 b 端导管口，若熄灭，说明收集满了 (1 分)
- (4) AF..... (各 1 分，共 2 分)
17. (20 分)
- (1) ①②③..... (2 分)
石蜡+氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 二氧化碳+水 (3 分)
- (2) 高的蜡烛..... (1 分)
蜡烛燃烧放出大量的热，使生成的二氧化碳受热，从而其密度减小且小于空气的密度，上升到烧杯的上部，使较长的蜡烛因缺氧而先熄灭..... (2 分)
- (3) 蜡烛燃烧需要一定体积分数的氧气（或其他合理答案） (2 分)
- (4) A (1 分)
因为刚吹灭的蜡烛附近尚有反应生成的二氧化碳存在..... (2 分)
- (5) C (1 分)
AB (2 分)
二氧化碳和水蒸气均不能燃烧 (2 分)
- (6) 吹灭蜡烛，立即用一个干而冷的烧杯罩住白烟，观察烧杯内壁是否有水雾 (2 分)