

文华中学九年级十月月考化学试卷

【答案】

一、选择题

1-5ACDCD

6-10DDDDA

11-15DBDAD

16-20CCAAA

二、生活生产应用题(本大题共 2 小题，每空 1 分共 10 分)

【关注生活现象】

21. (1) 一氧化碳

(2) 臭氧

(3) II 级 (良)

(4) 二氧化硫来源于煤的燃烧

(5) 绿色出行，少开私家车

【关注生产实际】

22. (1) 混合物；氮气；保护气

(2) 物理；资源丰富操作简单

三、阅读理解题(本题共有 1 道题，每空 1 分共 3 分)

23. (1) 密度小；不易燃不易爆

(2) 保护气或霓虹灯

四、物质组成与变化分析题(本题共有 1 道题每空 1 分文字表达式 2 分共 10 分)

24. (1) 高锰酸钾、氧气、二氧化锰、二氧化碳

(2) 高锰酸钾 $\xrightarrow{\text{加热}}$ 锰酸钾+二氧化锰+氧气、分解

(3) 碳+氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 二氧化碳、化合

五、活动探究题(本大题共 3 小题，每空 1 分文字表达式 2 分共 32 分)

【基本实验】

25. (1) 试管、酒精灯

(2) 氯酸钾 $\xrightarrow[\text{加热}]{\text{二氧化锰}}$ 氯化钾+氧气；A，C 或 D；D；集气瓶口有大气泡冒出；加热前没有

预热、停止加热时先熄灭酒精灯后移导管导致水回流

(3) b

(4) 硫+氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 二氧化硫、 碳铁氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 四氧化三铁；剧烈燃烧火星四射放出热量

生成黑色固体；集气瓶底部没有预留少量水或细沙；氧气纯度不够

26. (1) 红磷+氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 五氧化二磷

(2) 红磷燃烧，放出热量，产生白烟，水沿导管进入集气瓶，液面约上升 1 刻度

(3) 红磷燃烧消耗了瓶内氧气，是瓶内气压小于大气压，烧杯中的水被压入集气瓶

(4) 气密性良好，避免红磷点燃后在伸入过程中使瓶内空气受热逸出，从而减小误差

(5) 装置气密性不好

(6) 不能

【科学探究】

27. 质量和化学性质不变；

称量的氧化铜的质量仍为 0.2g；

有气泡产生，带火星的木条复燃；

与步骤③对照；

猜想Ⅲ成立；过氧化氢 $\xrightarrow{\text{氧化铜}}$ 水+氧气

六、定量分析题（共 5 分）

28. 氧气在空气中的体积分数为 21%，故空气的体积为 $8\text{L} \div 21\% \approx 38.1\text{L}$

空气的质量为 $1.29\text{g/L} \times 38.1\text{L} = 49.1\text{g}$