



太原志达中学 2017—2018 学年第一学期月考

初三化学（解析）

一、选择题、

1~5、BCCCC

6~10、ACBAC

11~15、BCCBA

16~18、CAC

二、填空题、

- 1~2mL；盖满试管底部；
 - 标签被腐蚀；瓶塞被污染或试剂污染桌面。
 - 会污染此瓶试剂；
 - 倒放在试管架上；
 - 继续向左盘中加固体药品直到天平平衡。
- 发出明亮的蓝紫色火焰，放出大量热，生成一种刺激性气味的气体；
 - 吸收二氧化硫，防止污染空气。
 - $$C + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} CO_2$$
 ;
$$Fe + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} Fe_3O_4$$
 ;
 - 都是氧化反应；都需要氧气参与；都是放热反应；（合理即可）
 - 剧烈燃烧，火星四射，放出大量热，生成一种黑色固体；防止高温熔融物溅落瓶底引起炸裂
- $$P + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} P_2O_5$$
 ; 化合反应；为了充分消耗氧气；
 - 氧气约占空气体积的五分之一；难溶于水；不燃烧且不支持燃烧；
 - 不能，木炭燃烧产物是气体，瓶内压强几乎不变（或瓶内外不能形成足够压强差）；
 - 红磷量不足；装置漏气
 - 避免红磷伸入集气瓶时导致瓶内气体受热逸散，结果更准确。

三、实验探究题

- 长颈漏斗；水槽
 - $$KMnO_4 \xrightarrow{\Delta} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2 \uparrow$$
 ; 分解反应
 - 检查装置气密性：先将导管口伸入液面以下，然后双手紧握试管，若导管口有气泡冒出，（松开双手，若导管中形成一段水柱）则证明该装置气密性良好
 - 防止冷凝水倒流引起试管炸裂
 - E；集气瓶内无水且瓶口有较大气泡冒出；b；将带火星木条放到 a 导管口，若木条复燃，则已经集满。
 - B；反应物是固体和液体，且不需要加热（常温下就可以反应）
 - AD 或 AE