**2021/2022学年度第一学期国庆期间课堂练习**

**化学试卷答案纸**

学校 班级 姓名 考试号 座位号

一．选择题（每题只有一个正确答案，每题2分，共计30分）

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 |
| 答案 | D | B | D | B | B | B | A | B |
| 题号 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 |  |
| 答案 | A | B | B | B | C | B | D |  |

二．非选择题（文字表达式每个2分，其余每空1分，共40分）

16. (9分)

Ⅰ：⑴ ② ⑵ ④ ⑶ ① ⑷ ③

Ⅱ：⑴ 化学性质不活泼

⑵① SO2 、NO2

② 铁 + 氧气 点燃 四氧化三铁

⑶ C

17. (7分)

⑴① g ；② f ；③ d ；④ h

⑵ 50毫升 ＞ ＜

18. (10分)

⑴ 点燃红磷   
⑵ 产生大量白烟，放出热量 红磷 + 氧气 点燃 五氧化二磷

⑶ 1/5 氧气约占空气总体积的五分之一

⑷ 装置漏气 红磷量不足 （合理即可）

⑸① 红磷燃烧放出的热量使瓶内气体体积膨胀，压强变大

② 打开弹簧夹

19. (14分)

⑴ 催化作用 过氧化氢 二氧化锰 水 + 氧气

剧烈燃烧，火星四射，生成黑色固体

防止集气瓶炸裂，更安全 （合理即可）

⑵① A 试管口放一团棉花

高锰酸钾 加热 锰酸钾 + 二氧化锰 + 氧气

② 气泡从瓶口向外冒出

③ 瓶中含有水蒸气

④ ACD

⑶ B或C 控制反应速率

