

宁德市 2021—2022 学年度第一学期九年级第一次质量检测

化学试题参考答案和评分标准

第 I 卷

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

第 II 卷

11. (3 分) (1) 空气 (2) 氮气 (3) 水蒸气

12. (5 分) 量筒内液体凹液面的最低处 (2 分) 42 (1 分) 小于 (2 分)

13. (8 分) (1) (2 分) ④ 物理 (2) (1 分) 不能

(3) (5 分) 氯酸钾 二氧化锰 氯酸钾 $\xrightarrow[\text{加热}]{\text{二氧化锰}}$ 氯化钾+氧气

14. (8 分) 足量(或过量) 磷+氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 五氧化二磷 (3 分) 白烟 40 不

能燃烧也不能支持燃烧(答对一点可给分) 偏小 木炭燃烧后生成了二氧化碳气体(瓶

内气压没有变化) 植树(种草)

15. (13 分)

(1) (2 分) 酒精灯 集气瓶

(2) (1 分) 冷凝水回流到热的试管底部, 炸裂试管

(3) (3 分) 后 先 用手紧握试管, 观察烧杯中导管口有没有气泡冒出, 若有气泡冒出, 则装置不漏气

(4) (2 分) 均匀受热 对准药品所在部位加热

(5) (2 分) 排水法 氧气不易溶于水

(6) (3 分) 高锰酸钾 $\xrightarrow{\text{加热}}$ 锰酸钾+二氧化锰+氧气

16. (5 分) ① ② ④ ⑤ ③

17. (20 分) 酒精灯 集气瓶 高锰酸钾 $\xrightarrow{\text{加热}}$ 锰酸钾+二氧化锰+氧气 防止冷凝

水倒流引起试管破裂 气泡连续均匀冒出 未在试管口塞一团棉花 过氧化氢

$\xrightarrow{\text{二氧化锰}}$ 水+氧气 反应物为固体和液体 反应条件不加热 吹气使温度降低到火

材着火点以下 集气瓶中装满了氧气或氧气能支持燃烧 (2 分) 氯化铁溶液催化效率

高或过氧化氢酶催化效率高 (2 分) 2 滴适当浓度的氯化铁溶液 甲试管产生气泡速

度比较快

18. (8 分) ①②③④⑤⑥ 比较蜡烛火焰各层温度高低 水 澄清石灰水 石灰水变浑浊 在白烟上方罩冷且干燥的烧杯 将白烟点燃 沿着白烟方向迅速点燃