

古田县 2022-2023 学年第一学期中学校际联盟半期考 化学试题参考答案及评分标准

说明:

1. 化学专用名词、元素符号有错误的，不得分
2. 化学式表达式如果学生能写出方程式也给分，本次配平错误不扣分，条件漏写扣一分

第 I 卷

共 10 题，每题 3 分，共 30 分。

题 号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答 案	B	C	A	D	C	D	A	D	B	D

第 II 卷

共 7 题，共 70 分。

11. (6 分)

(1) 3 或 三 (1 分)

(2) ②③④ (2 分)

(3) $\text{HCHO} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ (3 分)

12. (8 分) 表达式 3 分，其余每空 1 分

(1) ① A ② +4

(2) C

(3) ① $\text{C}_2\text{H}_8\text{N}_2 + \text{N}_2\text{O}_4 \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{CO}_2 + \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O}$

② N_2H_4 或 四氧化二氮分子， 分子

13. (15 分) 表达式 3 分，其余每空 1 分

(1) 肥皂水； 煮沸

(2) ① 吸附水里悬浮的杂质等合理答案

② 活性炭

③ 漏斗， 引流， 滤纸破损等，

④ C

⑤ ClO_2

⑥ 淘米水浇花等

(3) $\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} \text{H}_2 + \text{O}_2$; O_2 ; C

14. (7分)

(1) Fe (1分)

(2) 产生明亮的蓝紫色火焰，放热，产生有刺激性气味的气体。(2分)

(3) $\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$ (3分) 分解反应 (1分)

15. (14分)

(1) ①酒精灯 ②集气瓶 (各1分)

(2) $\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\text{加热}} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2$ (3分) ;
气泡连续均匀冒出 (2分) 试管口未塞棉花 (2分)

(3) A ; E (各1分)

(4) ①将带火星的木条放在导管口 b 处，木条复燃 (2分)

② b (1分)

16. (14分)

(1) 产生大量白烟，放热； (2分) $\text{P} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{P}_2\text{O}_5$ (3分)
装置漏气或未冷却到室温，便打开止水夹等。(2分)

(2) 实验 2 (1分) ; 反应后，实验 1 集气瓶内剩余氧气体积分数是 8.6%，实验 2 集气瓶内氧气几乎要耗尽。合理即可 (2分)

(3) 药品只与空气中的氧气反应；生成物不能是气体 (各 2 分共 4 分)

17. (6分)

(1) 12: 1: 6 (1分)

(2) 19.4mg (2分)

(3) $304\text{kg} \times \frac{12 \times 8}{152} \times 100\% = 192\text{kg}$ (3分)