

和平区 2020—2021 学年度第一学期九年级化学学科

期中质量调查试卷参考答案

一、选择题 (本大题共 10 小题, 共 20 分)

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

二、选择题 (本大题共 5 小题, 共 10 分)

题号	11	12	13	14	15
答案	BD	D	B	C	BD

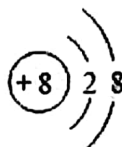
三、填空题 (本大题共 3 题, 共 20 分)

16. (6 分)

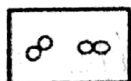
(1) K 或 Na (2) $n\text{SO}_4^{2-}$ (3) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ (4) $4\text{P}_2\text{O}_5$ (5) 6He (6) 3Fe^{3+}

17. (9 分)

(1) ① 111 ② B ③ 最外层电子数 质子数不同 ④



(2) ①



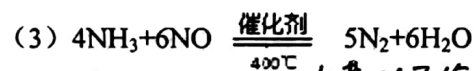
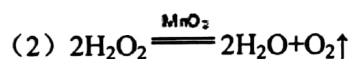
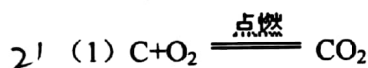
② 碳、氢、氧原子 ③ $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} 2\text{H}_2 + 2\text{CO}$ 2' 配平 1' 斜斗 1'

18. (5 分)

(1) ① 活性炭 ② D (2) ②④ (3) 蒸馏 (4) 增强水的导电性

四、简答题 (本大题共 3 小题, 共 21 分)

19. (6 分)



20. (5 分)

(1) 离子; 分子 (2) Na^+ ; Cl^- (3) ①②

21. (10 分)

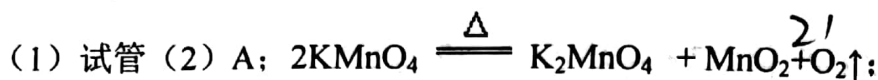
(1) 氧气; MnO_2 (2) $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$; 分解 (3) 分离液态空气; 物理

(4) 光合; $6\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{光}} \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6\text{O}_2$

1
2'
不与水反应也可以

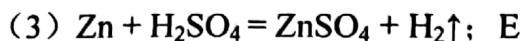


22. (9 分)



将带火星的木条伸入集气瓶, 如果木条复燃, 则气体为氧气; 集气瓶中的水没装满

瓶水下盖玻璃片
未堵与位



23 (6 分)

(1) 甲装置气体进入气球时会经过铜粉, 使铜粉与气体充分接触, 反应更充分; 实验前注射器的读数

(2) 偏大; 气球内有气体, 会导致反应后读取注射器数值偏小, 导致结果偏大。

活塞前后位置

24 (4 分)

(1) 蓝 (2) 澄清石灰水变浑浊 (3) C、H (4) 不含

六、计算题 (本大题共 2 小题, 共 10 分)

25. (4 分)

(1) 60 (2) 3:4:1:7 (3) 46.7% (4) 53.5

26. (6 分)

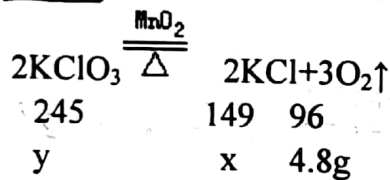
$15\text{g} + 5\text{g} - 15.2\text{g} = 4.8\text{g}$ 1'

解: 设生成的氯化钾质量为 x , 反应的氯酸钾质量为 y 。

斜, 没答 1'

三项中, 都不给分

单位, $\times 100\%$ 减 1 分
11 个 g



$$\frac{149}{x} = \frac{96}{4.8\text{g}}$$

$x = 7.45\text{g}$ 1'

$$\frac{245}{y} = \frac{96}{4.8\text{g}}$$

$y = 12.25\text{g}$ 1'

$$\frac{12.25\text{g}}{15\text{g}} \times 100\% = 81.7\%$$
 1'

答: 生成氧气质量为 4.8g, 生成氯化钾质量为 7.45g, 氯酸钾的分解率为 81.7%。

