

2022/2023 学年度第二学期
五校联考阶段测试高一年级化学试题

参考答案和评分标准

一、单项选择题，共 14 题，每小题 3 分，共 42 分。每题只有一个选项最符合题意。

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

二、非选择题，共 4 题，共 58 分。

- 15、. (8 分，每空 2 分) (1) $\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{H} : \text{C} : \text{H} \\ | \\ \text{H} \end{array}$ 、 $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{光照}} \text{CH}_3\text{Cl} + \text{HCl}$;
(2) C; (3) B;

16、(21 分)

- (1) $2\text{CO}_2(\text{g}) + 6\text{H}_2(\text{g}) = \text{CH}_3\text{OCH}_3(\text{g}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -122.5 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$
(3 分)
(2) ① 0.15 (2 分) ② BD (2 分) ③ AD (2 分) ④ 1.5 mol (2 分)
(3) ① B (2 分) ② $\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- = 4\text{OH}^-$ (3 分)
③ $2\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Cl}_2 \uparrow + \text{H}_2 \uparrow + 2\text{NaOH}$ (3 分)
④ 11.2 (2 分)

17、(16 分)

- (1) ①. 取少量溶液后的溶液，滴加 KSCN 溶液，若溶液不变红色，则不含 Fe^{3+}
(2 分) ②. Fe_2O_3 与 H_2SO_4 反应生成的 Fe^{3+} 再与 Fe 反应生成 Fe^{2+} (2 分)
(2) ①. $\text{Fe}^{2+} + \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{FeC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O} \downarrow + 2\text{H}^+$ (3 分) ②.

95.24% (过程略) (4 分，没有过程不得分)

- (3) $4\text{FeC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 8\text{CO}_2 + 8\text{H}_2\text{O}$ (3 分) (4) C (2 分)

18、(13 分)



② 3: 5 (2 分)

(2) ① $3\text{ClO}^- + 2\text{NH}_3 = 3\text{Cl}^- + \text{N}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ (2 分) ② NaClO 将部分氨氮氧化为 NO_2^- 、 NO_3^- 留在废水中 (2 分)

(3) ① O_3 与活性炭表面吸附的 OH^- 作用生成 $\cdot\text{OH}$ ， $\cdot\text{OH}$ 将活性炭表面吸附的 NH_4^+ 转化为 N_2 (2 分) ②. 随 pH 增大，活性炭上吸附的 OH^- 增多，生成 $\cdot\text{OH}$ 增多；pH 继续增大时， OH^- 将 NH_4^+ 转化为 NH_3 ，不利于活性炭对氨氮的吸附 (3 分)

关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站（网址：www.zizzs.com）和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国 90% 以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注自主选拔在线官方微信号：[zizzsw](https://www.zizzs.com)。



微信搜一搜



自主选拔在线