

太原五中 2022—2023 学年度第二学期阶段性检测(5 月)

高一化学参考答案及评分标准

出题人、校题人：王燕、李嘉琪

一、选择题（本题包括 20 小题，其中 1~10 题每题 2 分，11~20 题每题 3 分，共 50 分。每小题只有一个选项符合题意，请将正确答案填涂在答题卡上）

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
B	B	A	B	C	A	D	B	C	D
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
D	D	C	B	D	A	D	D	C	D

二、填空题（本题包括 5 小题，除标记外每空 2 分，共 50 分）

21. (10 分) (1) ④ (2) ⑤⑧ (3) ① (4) ③⑥ (5) ②⑦

22. (8 分) (1) $\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{SO}_2\uparrow + \text{S}\downarrow + \text{H}_2\text{O}$

(2) 5.0

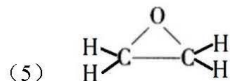
(3) 探究反应温度对上述化学反应速率的影响 <

23. (10 分) (1) $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ (1 分)

(2) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{Ni}} \text{CH}_3\text{CH}_3$ (反应条件中的 Ni 写为催化剂也可给分) 加成反应 (1 分)

(3) $\left[\text{CH}_2-\text{CH}_2 \right]_n$

(4) 转化②较好，因为乙烷与氯气的取代反应副产物较多，而乙烯与氯化氢的加成反应几乎无副产物（合理即可）



24. (10 分) (1) D

(2) $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{光照}} \text{CH}_3\text{Cl} + \text{HCl}$

(3) AB

(4) ① $\text{Cl}\cdot + \text{CH}_3\text{Cl} \longrightarrow \cdot\text{CH}_2\text{Cl} + \text{HCl}$ 或 $\cdot\text{CH}_2\text{Cl} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{CH}_2\text{Cl}_2 + \text{Cl}\cdot$ ②大

25. (12 分) (1) ① $0.075 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\cdot\text{min}^{-1}$ ②be

(2) ①N ② $2\text{H}_2\text{O} - 4\text{e}^- = \text{O}_2\uparrow + 4\text{H}^+$

(3) ①释放 (1 分) 166 (1 分) ②80%

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**官方微信信号：**zizzsw**。



微信搜一搜



自主选拔在线