

台州市 2022 学年 高一年级期末质量评估试题
第二学期

化学参考答案

一、选择题 (每题 3 分, 共 48 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	A	B	C	D	B	C	D	C
题号	9	10	11	12	13	14	15	16
答案	A	B	A	D	B	C	C	D

二、非选择题 (本大题共 5 小题, 共 52 分)

17. (12 分) (1) $\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\ | \\ \text{H} \end{array}$ (2 分) 裂化 (2 分) (2) 蛋白质 (2 分)

(3) B (2 分) (4) $2\text{Al} + 2\text{OH}^- + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{AlO}_2^- + 3\text{H}_2\uparrow$ (2 分) 极性共价键 (2 分)

18. (10 分) (1) 加成反应 (2 分), 羧基 (2 分)

(2) $\text{CH}_2=\text{CHCOOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \xrightarrow[\Delta]{\text{浓硫酸}} \text{H}_2\text{O} + \text{CH}_2=\text{CHCOOCH}_2\text{CH}_3$ (2 分)

(3) $\begin{array}{c} \text{-(CH}_2\text{-CH)}_n \\ | \\ \text{COOCH}_2\text{CH}_3 \end{array}$ (2 分) (4) AB (2 分)

19. (1) 三角锥形 (2 分) Fe_4N (2 分)

(2) $4\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{Fe}(\text{OH})_3$ (2 分)

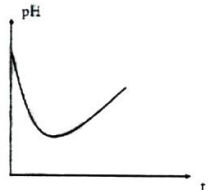
(3) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 2\text{NH}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + \text{N}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(4) 取样溶于足量稀硫酸中, 滴加酸性高锰酸钾溶液, 若无褪色则完全转化。(2 分)

20. (1) 0.126 MnCl_2 (每空 1 分) (2) $1.2\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$ (2 分)

(3) Fe^{3+} 对双氧水的分解有明显的催化作用, Mn^{2+} 几乎没有催化作用 (2 分)

(4) $\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{Fe}^{3+} = \text{O}_2\uparrow + 2\text{Fe}^{2+} + 2\text{H}^+$ (2 分)

(5)  (2 分)

21. (1) $2\text{NaHSO}_3 = \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O}$ (2 分) (2) AD (2 分)

(2) 取少量固体溶于水, 加入过量盐酸溶液, 滴加氯化钡溶液, 若有白色沉淀产生, 则证明产生了 SO_4^{2-} , 起到了抗氧化的作用 (2 分)

(3) 38% (2 分) (4) CBEDF (2 分)

关于我们

自主招生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.zizs.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、自主招生领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主招生在线**官方微信号：**zizzsw**。



微信搜一搜

浙考家长帮

