

衢州市 2023 年 6 月高二年级教学质量检测试卷

参考答案

一、选择题（本大题共 16 小题，每小题 3 分，共 48 分）

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

二、非选择题（本大题共 5 小题，共 52 分）

17. (10 分)

(1) 4:3 2 (2 分)

(2) 平面三角形（没有答“平面”不得分） 大于（2 分）

(3) 强于，O 原子电负性大，使得 NH_2OH 分子中 N 原子周围电子云密度降低，结合质子能力减弱，碱性减弱（电负性区别或电子云密度得 1 分，结合质子能力得 1 分）（3 分，第一空格 1，第二空格 2 分）

(4) $4, \frac{4 \times 58}{(5.4635 \times 10^{-8})^3 \times N_A}$ (3 分，第一空格 1，第二空格 2 分)

18. (10 分)

(1) K、Cl、O (2 分); KClO_3 (2 分)

(2) $4\text{HClO}_4 \xrightarrow{\Delta} 2\text{Cl}_2\uparrow + 7\text{O}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

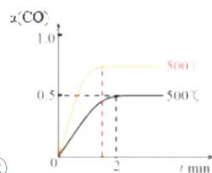
(3) $\text{ClO}_3 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{电解}} \text{ClO}_4 + \text{H}_2\uparrow$ (2 分)

(4) 取溶液 F 于试管中，加入稀硫酸和铜片，产生无色气体，遇空气后气体变为红棕色，证明原溶液中含有 NO_3^- (2 分)

19. (10 分)

(1) -566 (1 分) K_1^2/K_2 (1 分) (2) ①A (1 分) ②D (2 分)

(3) 水蒸气与煤炭反应吸热，氧气与煤炭反应放热，交替通入空气和水蒸气有利于维持体系热量平衡，保持较高温度，有利于加快化学反应速率 (2 分)



(4) ① $9/P_0^2$ (2 分) ② (1 分)

20. (10 分)

(1) 先加入 NaOH 再加入 $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ (1 分)

(2) pH 过高，会产生氢氧化亚铁沉淀；pH 过低是因为 H^+ 会与 $\text{NH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ 的氨基反应 (2 分)

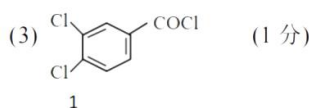
(3) 减少甘氨酸亚铁在水中的溶解，促进晶体的析出。(2 分)

(4) ebd (1 分) (5) AD (2 分) (6) 85.00% (2 分)

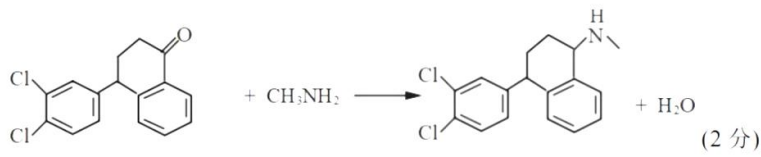
21. (12 分)

(1) 酯基 (1 分)

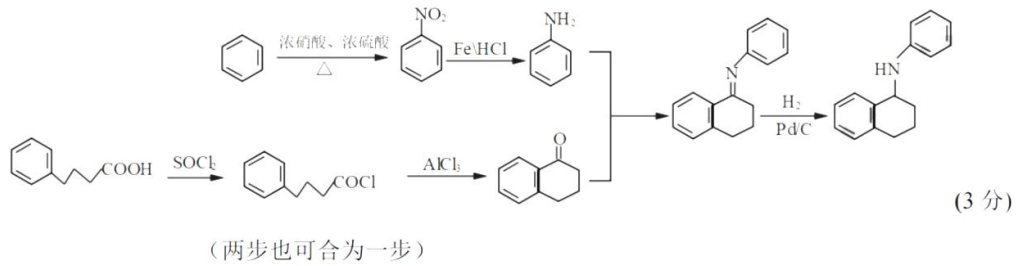
(2) AC (2 分)



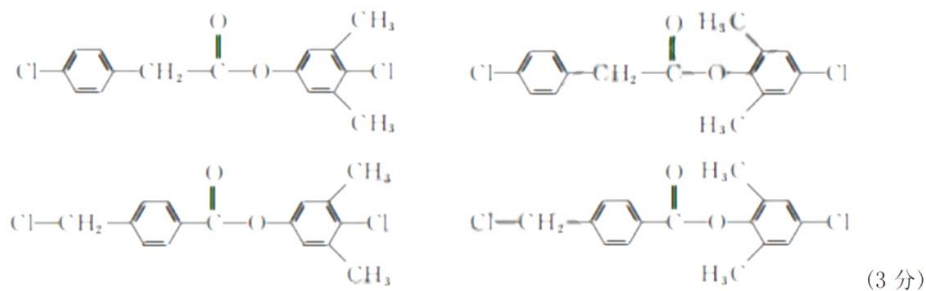
(4)



(5)



(6)



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.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**浙江官方微信号：**zjgkjzb**。



微信搜一搜

浙考家长帮

