

临沂市 2021 级普通高中学科素养水平监测考试

化学试题参考答案与评分标准

2023. 7

一、选择题：本题共 10 小题，每小题 2 分，共 20 分。每小题只有一个选项符合题目要求。

1. D 2. D 3. C 4. C 5. B 6. A 7. C 8. B 9. A 10. D

二、选择题：本题共 5 小题，每小题 4 分，共 20 分。每小题有一个或两个选项符合题目要求，全部选对得 4 分，

选对但不全的得 2 分，有选错的得 0 分。

11. C 12. BC 13. BD 14. D 15. A

三、非选择题：本题共 5 小题，共 60 分

16. (12 分)

(1) 新制氢氧化铜悬浊液或新制银氨溶液 (1 分，其他合理即得分) 9 (1 分)



错误等均不得分，用“等号或可逆号或未写反应条件”等均不扣分)

(3) 反式 (1 分) 反式异构体存在分子间氢键，顺式异构体存在分子内氢键 (2 分，答出其中一个要点即得分，其他合理即得分)

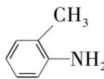
(4) 乙烯 (2 分，有错别字或写结构简式或分子式均不得分)

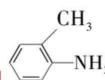
(5) 3 (1 分，带单位且正确也得分) $\text{HCOOC}(\text{CH}_3)_3$ (2 分，写名称、分子式或键线式等均不得分)

17. (12 分)

(1) 1:2 或 2:1 (1 分，其他合理即得分) 第四周期第Ⅷ族 (1 分，单写“第四周期”或“第Ⅷ族”不给分；周期与族换顺序给分；“四”写成“4”也可，写成“IV”不给分；“Ⅷ”写成“8”不给分；两个“第”不写也对，无“族”不给分；有错别字不给分)

(2) sp^3 (1 分) σ (1 分)

(3) < (1 分，回答“小于”不得分) $-\text{CH}_3$ 是推电子基， $-\text{Cl}$ 是吸电子基， 中的氮原子电子云密度大

(2 分，共两个要点，每个要点 1 分，要点一是 $-\text{CH}_3$ 是推电子基， $-\text{Cl}$ 是吸电子基(或只答其一)，要点二是 

中的氮原子电子云密度大。其他合理即得分)

(4) ①正四面体 (1分) 50% (1分, 其他合理即得分) $(\frac{3}{4}, \frac{3}{4}, \frac{3}{4})$ (1分, 其他合理即得分)

②氮的电负性较大, π 键上的电子很大程度上被定域在氮原子周围, 不能自由移动 (2分, 共两个要点, 每个要点1分, 要点一是氮的电负性较大, 要点二是 π 键上的电子很大程度上被定域在氮原子周围, 不能自由移动。其他合理即得分)

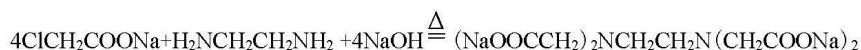
18. (12分)

(1) 能 (1分)

ClCH_2COOH 酸性强于 H_2CO_3 , 可与 NaHCO_3 反应生成 $\text{ClCH}_2\text{COONa}$ (1分, 其他合理即得分)

(2) 恒压分液漏斗 (1分, 有错别字不得分) 冷凝回流 (1分, 有错别字不得分, 其他合理即得分)

(3) 水浴加热 (1分, 其他合理即得分)

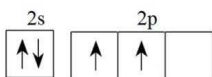


+4NaCl+4H₂O (2分, 等号、可逆号、箭头都可以, 不配平、化学式或结构简式错误等均不得分, 不标反应条件不扣分, 写离子方程式只要正确也得分)

(4) 60%或 0.6 (2分, 其他合理即得分)

(5) Al^{3+} (1分, 写名称不得分) 溶液 pH 太低, EDTA 电离受到抑制; 溶液 pH 太高, Fe^{3+} 与 OH^- 生成 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 沉淀 (2分, 共两个要点, 每个要点1分, 要点一是溶液 pH 太低, EDTA 电离受到抑制, 要点二是溶液 pH 太高, Fe^{3+} 与 OH^- 生成 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 沉淀。其他合理即得分)

19. (12分)

(1)  (1分, 2s、2p 标在上下皆可, 不标不得分, 其他表示形式皆不得分) 2 (1分)

(2) > (1分, 回答“大于”不得分) CH_3^+ 中碳原子杂化方式为 sp^2 , 键角为 120° ; CH_3^- 中碳原子杂化方式为 sp^3 , 键角小于 120° (2分, 共两个要点, 每个要点1分, 要点一是 CH_3^+ 中碳原子杂化方式为 sp^2 , 要点二是 CH_3^- 中碳原子杂化方式为 sp^3 。其他合理即得分)

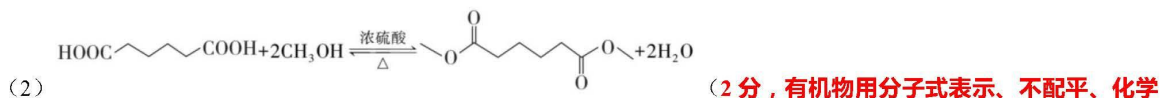
(3) ①5 (1分) ②1:1 (1分, 其他合理即得分) ③金属键 (1分, 有错别字不得分)

(4) 2:1:1 (1分) 4 (1分) $\frac{75\sqrt{3}}{8d^3 N_A} \times 10^{21}$ (2分, 只要列式正确即得分, 带单位或单位错误均不扣分)

20. (12分)

(1) 环己烯 (1分, 有错别字不得分, 写分子式、结构简式或键线式等均不得分)

取代反应 (1分, 回答“取代”也得分) 酮羰基 (1分, 多写或有错别字均不得分)

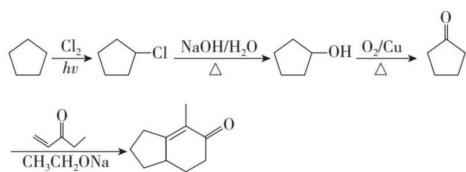


式或结构简式错误等均不得分, 用“等号或箭头或未写反应条件”等均不扣分)



(4) 4 (2分)

(5)



(3分, 共4步, 错一步扣1分, 扣完为止; 反应物、产物、条件

均正确得1分; 中间产物必须明确体现出来, 路线中出现中间产物错误, 则后续步骤均不得分; 条件错误、产物正

确该步反应不得分, 不影响后续步骤得分, 两步合为一步不得分)

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**。



微信搜一搜

Q 自主选拔在线