

2022 学年第二学期宁波三锋教研联盟期中联考 高二年级化学学科参考答案

选择题部分

一、选择题 (本大题共 16 小题, 每小题 3 分, 共 48 分。每小题只有一个是符合题目要求的。)

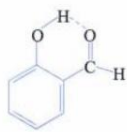
题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	B	D	C	C	A	B	C	A
题号	9	10	11	12	13	14	15	16
答案	B	D	A	D	C	B	D	C

非选择题部分

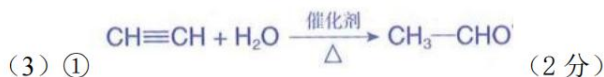
二、非选择题 (本大题共 5 小题, 共 52 分。)

17. (10 分)

(1) 2, 2, 3-三甲基丁烷 (1 分) 3 (1 分)



(2) (2 分)



(4) ①③② (2 分)

18. (10 分)

(1) 蒸馏 (2 分)

(2) $\text{H}:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{O}}:\text{H}$ (2 分) 极性 (1 分)

(3) sp^2 (1 分) 3 (1 分) 1 (1 分)

(4) < (1 分) H_2O_2 分子间存在氢键 (1 分)

19. (10 分)

(1) $3\text{d}^{10}4\text{s}^1$ (2 分) ds (1 分)

(2) (2 分) 哑铃 (1 分)

(3) $\text{CH}_4 > \text{NH}_3 > \text{H}_2\text{O}$ (2 分)

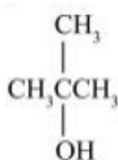
(4) Cu (1分) Zn的第二电离能失去的是4s¹的电子,第一电离能失去的是4s²的电子;Cu的第二电离能失去的是3d¹⁰的电子,第一电离能失去的是4s¹的电子,3d¹⁰处于全充满状态,其与4s¹电子能量差值更大(1分)

20. (10分)

(1) 74 (1分) C₄H₁₀O (1分)

(2) 4 (2分) CH₃CH(OH)CH₂CH₃ (2分)

(3) (2分)



(4)
$$n\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{催化剂}} \left[\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH} - \text{CH} \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array} \right]_n$$
 (2分)

21. (12分) 每空2分

(1) ①分子晶体

②
$$4 \sqrt[3]{\frac{4 \times 145}{N_A \rho}} \times \frac{\sqrt{2}}{2}$$

(2) 电负性O大于N, O对电子的吸引能力更强, Zn和O更易形成离子键

(3) $\text{CH}_3\text{Mn}(\text{CO})_5 + \text{I}_2 \longrightarrow \text{CH}_3\text{I} + \text{MnI}(\text{CO})_5$

(4) C

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

