

浙江省 A9 协作体 2022 学年第二学期期中联考

高二化学参考答案

一、选择题 (本大题共 16 小题, 每小题 3 分, 共 48 分。每小题列出的四个备选项中只有一个是符合题目要求的, 不选、多选、错选均不得分)

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

二、非选择题 (本大题共 5 小题, 共 52 分)

17. (10 分)

(1) 正四面体 (1 分); $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$ 或 $[\text{Ar}] 3s^2 3p^3$ (1 分)。

(2) CD (2 分)。

(3) 三种晶体都为共价晶体, 组成元素都为 IIIA 族和 VA 族元素, 由于键长 $\text{B-N} < \text{Al-P} < \text{GaP}$, 键长越短键能越大, 晶体熔化时需要克服的作用力大, 故熔点 $\text{BN} > \text{AlP} > \text{GaP}$ (2 分)。

(4) 12 (1 分); $(\frac{1}{4}, \frac{1}{4}, \frac{3}{4})$ (1 分); $\frac{4 \times 101}{N_A \times a^3 \times 10^{-30}}$ (2 分)。

18. (14 分)

(1) CuCl (2 分); Cu_2C_2 (2 分)。

(2) 加成反应 (1 分); $\text{[CH}_2\text{—CH]}_n$ (1 分)。
|
COOCH₃

(3) AD (2 分)。

(4) ① $\text{Cu}(\text{OH})_2 + 4\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = [\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+} + 2\text{OH}^- + 4\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

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

(5) $\text{H}_2\text{O} < \text{OH}^- < \text{NH}_3$ (2 分)

19. (8 分)

(1) $\begin{array}{|c|c|c|c|c|} \hline \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow \\ \hline \end{array}$ $\begin{array}{|c|} \hline \uparrow \\ \hline \end{array}$ (1 分); 9 (1 分); $(+26) \begin{array}{cccc} 2 & 8 & 14 & 2 \\ \hline \end{array}$ (1 分)。

(2) 极性 (1 分); N_2H_4 分子间形成氢键的数目多于 NH_3 形成的氢键 (1 分)。

(3) $[\text{N}::\text{N}::\text{N}]^-$ (1 分)。

(4) $2\text{NaCuO}_2 + 8\text{HCl} = 2\text{NaCl} + 2\text{CuCl}_2 + \text{Cl}_2 \uparrow + 4\text{H}_2\text{O}$ (2 分)。

20. (11 分)

(1) 冷凝回流 (1 分); a (1 分)。

(2) $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{Br}_2 \xrightarrow{\text{FeBr}_3} \text{C}_6\text{H}_5\text{Br} + \text{HBr} \uparrow$ (2 分); 装置 III 中 AgNO_3 溶液中出现淡黄色沉淀 (1 分); 防止倒吸, 吸收挥发的 Br_2 蒸汽, 以免影响反应类型的判断 (2 分)。


(3) be (1 分); adfc (1 分)。

(4) 苯 (1分); C (1分)。

21. (9分)

(1) 分液漏斗 (1分); 防止空气中的 CO_2 和 H_2O 进入装置 E, 影响 CO_2 的测定 (1分)。

(2) $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_2$ (1分); $\text{HCOOCH}=\text{CHCH}_3$ (2分)。

(3) $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{COOH}$, $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCOOH}$, $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOH}$, -COOH (写出三个给 2分)。

(4) CD (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

