



榆林市 2022 ~ 2023 学年度第二学期普通高中过程性评价质量检测

高二年级化学试题参考答案及评分标准

一、选择题(本大题共 14 小题,每小题 3 分,计 42 分。每小题只有一个选项是符合题意的)

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

二、非选择题(包括必考题和选考题两部分,共 58 分。第 15 ~ 17 题为必考题,每道试题考生都必须作答。第 18 ~ 19 题为选考题,考生根据要求作答)

(一)必考题(共 43 分)

15. (14 分)(1)收集氢气并验纯(2 分)

(2)除去 H_2 中的 HCl 浓硫酸 除去 H_2 中的水蒸气或干燥 H_2

(3) $3H_2 + Fe_2O_3 \xrightarrow{\Delta} 2Fe + 3H_2O$ 或 $H_2 + FeO \xrightarrow{\Delta} Fe + H_2O$ (2 分)

(4)防止空气中的水蒸气进入 E 中(2 分)

(5)16(2 分)

(6)D

(7)A E(其余每空 1 分)

16. (14 分)(1)将软锰矿粉碎、搅拌、升高温度、适当增加硫酸的浓度等合理答案均可

(2) Fe^{2+} 、 Al^{3+} $MnO_2 + Fe + 4H^+ \xrightarrow{\quad} Mn^{2+} + Fe^{2+} + 2H_2O$

(3)将 Fe^{2+} 氧化为 Fe^{3+} $4.7 \leq pH < 8.1$ SiO_2 或二氧化硅(1 分)

(4) $Mn^{2+} + 2NH_3 \cdot H_2O \xrightarrow{\quad} Mn(OH)_2 \downarrow + 2NH_4^+$

(5)水浴加热(1 分)(其余每空 2 分)

17. (15 分)(1)变蓝(1 分)

(2)1(1 分) CaO(1 分)

(3)-1 377.2

(4)CD

(5)32

(6)①0.1

②< 0.625(其余每空 2 分)

榆林市高二年级化学试题-答案-1(共 2 页)

(二) 选考题(15分,请考生从所给的2道题目中任选一题作答,如果均做,则按所做第一题计分)

18.【选修3:物质结构与性质】(15分)

(1) $3d^2 4s^2$

(2) 正四面体(1分) sp^3

(3) TiF_4 为离子晶体, $TiCl_4$ 为分子晶体(1分) 三者均为分子晶体,组成结构相似且无氢键,随着相对分子质量的增大,分子间作用力增强,熔点逐渐升高

(4) $F > O > Cl > H$ 大于(1分)

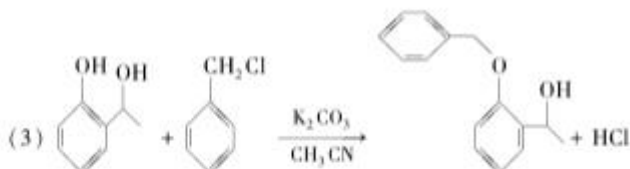
(5) TiB_2

(6) $\sqrt{2} \times \sqrt[3]{\frac{31}{\rho N_A}} \times 10^{10}$ 或 $\frac{\sqrt{2}}{2} \times \sqrt[3]{\frac{248}{\rho N_A}} \times 10^{10}$ (其余每空2分)

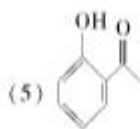
19.【选修5:有机化学基础】(15分)

(1) 邻乙基苯酚或2-乙基苯酚

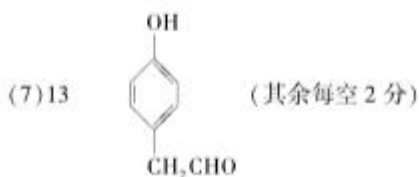
(2) 碳碳双键、(酚)羟基



(4) O_2/Cu , 加热或 O_2/Ag , 加热或 $O_2/\text{催化剂}$, 加热



(6) 消去反应(1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



微信

