

参考答案

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

16. $[\text{Ar}]3d^64s^2$ $\text{SiHCl}_3 + \text{H}_2 \xrightarrow{1000\sim 1100^\circ\text{C}}$ $\text{Si} + 3\text{HCl}$ 分子晶体 sp^3 四面体形 N

原子的 2p 能级处于较稳定的半充满状态 Si-O 键 N_2O 8 $\frac{112}{N_A}$ g 晶胞中铁原子占
据的体积为两个铁原子的体积, 铁原子的半径为 r pm, 如图所示, 晶胞的棱长为 $=\frac{4\sqrt{3}}{3}r$,

$$\text{晶胞的体积} = \left(\frac{4\sqrt{3}}{3}r\right)^3, \text{空间利用率} = \frac{V(\text{小球})}{V(\text{晶胞})} = \frac{2 \times \frac{4}{3} \times \pi \times r^3}{\left(\frac{4\sqrt{3}}{3} \times r\right)^3} \times 100\% = 68\%$$

17. (1)适当增大硫酸浓度

(2)取滤渣于干燥洁净的试管中, 加入硫酸溶液, 再滴加 KSCN 溶液, 若溶液不变红, 则已充分酸浸

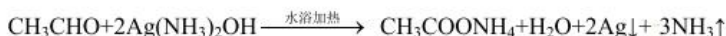
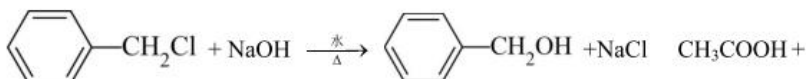
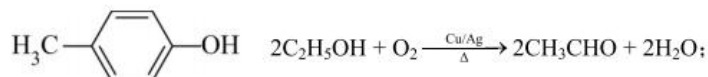
(3) PbSO_4 吸附 PbSO_4 沉淀, 使沉淀颗粒变大, 便于过滤除杂

(4) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ $8.0 \leq \text{pH} < 10.0$ $10^{-17.9} \text{ mol/L}$

(5) $2\text{H}^+ + \text{Ti}_2\text{S} = \text{H}_2\text{S} \uparrow + 2\text{Ti}^+$

18. 检查装置的气密性 $\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{S} \downarrow + \text{SO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ SO_2 会部分溶于水, 导致所测
得的 SO_2 的体积偏小 4 增大反应物浓度, 可加快反应速率 当加入最后一滴酸性
 KMnO_4 溶液时, 溶液由无色变为浅红色, 且半分钟内不褪色 D 0.2

19. $\begin{array}{c} \text{H}:\text{C}::\text{C}:\text{H} \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$ $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$ -COOH 加成反应 取代反应(水解反应) 有 3 种



20. (1) 20 及时移去产物

$$(2) \frac{0.22}{t_1} \left(\frac{11}{78}\right)^2$$

(3)bd

(4) > 2.01

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

 自主选拔在线