

参考答案

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

16. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2$ 或 $[Ar] 3d^{10} 4s^2$ $O > N > C > H$ sp^2 、 sp^3 Zn^{2+} 与 CHP 形成了配位键, 配位键的形成阻碍了 $C=N$ 双键的异构化和旋转 平面三角形 SO_3 、 BF_3 、 BCl_3 等其他合理答案均可 金属性 Ca 大于 Zn , Ca 与 Cl 的电负性差值大于 Zn 与 Cl 的, 使得 $CaCl_2$ 为典型的离子化合物, 而 $ZnCl_2$ 则有明显的共价性, 因此 $ZnCl_2$ 的熔点比 $CaCl_2$ 的

低 四面体(或正四面体) $\frac{65 \times 2 + 32 \times 2}{\frac{\sqrt{3}}{2} \times a^2 c \times N_A \times 10^{-21}}$

17. (1) SiO_2

(2) $2Fe^{2+} + H_2O_2 + 2H^+ = 2Fe^{3+} + 2H_2O$ (或 $4Fe^{2+} + O_2 + 4H^+ = 4Fe^{3+} + 2H_2O$) 将 Fe^{3+} 、 Cu^{2+} 全部转化为沉淀除去

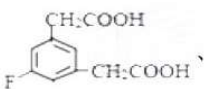
(3) Ni^{2+} 加适量的碱(合理答案也可)

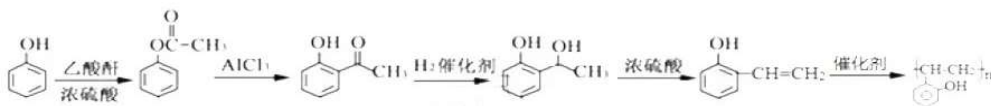
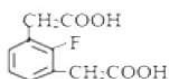
(4) $CoCl_2 \cdot 6H_2O + 6SOCl_2 \xrightarrow{\Delta} CoCl_2 + 6SO_2 \uparrow + 12HCl \uparrow$ 或 $CoCl_2 \cdot 6H_2O + SOCl_2 \xrightarrow{\Delta} CoCl_2 + SO_2 \uparrow + 2HCl \uparrow + 5H_2O$

(5) $\frac{65cx}{m} \%$

18. C $CuSO_4$ 与 Zn 反应产生的 Cu 与 Zn 形成铜锌原电池, 加快了氢气产生的速率 B $0.1 \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{min})$ 0.35 mol/L $n=2$

19. 对氟苯酚或 4-氟苯酚 氟原子、酯基 

+ H_2O 消去反应 $C_{10}H_9O_3F$ 9 



20. (1) II

(2) 小于 C

UVI

(3) $\frac{4\alpha^2 p^2}{(1-\alpha)^2}$

(4) $HCHO$

(5) $CO_2 + 2e^- + 2H^+ = HCOOH$ 0.9

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