



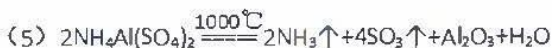
B B A C D C C
D A B C C D D

15.

- (1) 恒压滴液漏斗 冷凝回流苯 温度计
- (2) 防止 AlCl_3 生成氢氧化铝沉淀, 不利于后续分液操作 CH_3COOH
- (3) ①溶液澄清透明; ②无水 MgSO_4 没有全部结块 过滤
- (4) 苯
- (5) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{AlCl}_3 \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOAlCl}_2 + \text{HCl} \uparrow$
- (6) 83.3

16.

- (1) 坩埚 800°C
- (2) 当温度达到 100 摄氏度以上时, 溶液沸腾, 原料与酸充分接触, 反应速率增大, Al_2O_3 的溶出率增大
- (3) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 、 SiO_2 将 Fe^{2+} 氧化成 Fe^{3+}
- (4) 增大 $c(\text{NH}_4^+)$ 和 $c(\text{SO}_4^{2-})$ 的浓度, 有利于硫酸铝铵的结晶析出 所得的硫酸铝铵中含有 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 杂质



17.

- I. (1) $\text{HCHO}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = -570.8 \text{ kJ/mol}$
- (2) ①AC
- ② < $0.08 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$
- (3) ① 3.5 ② 增大
- II. (1) 负 $\text{HCHO} - 2\text{e}^- + 3\text{OH}^- \rightleftharpoons \text{HCOO}^- + 2\text{H}_2\text{O}$
- (2) 1.5

18.

- (1) 羧基、醚键
- (2) 2 中和反应生成的 HCl)
- (3) b
- (4) 3, 4-二氟苯甲酸



- (7) 避免药物中有重金属残留或由于该步反应为合成药物分子前一步, 所以不能使用钨催化剂, 防止药物中有重金属残留

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