

2022 届高三年级模拟试卷(二十三)(南京名校)

化学参考答案及评分标准

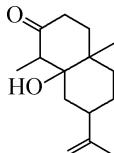
1. B 2. D 3. A 4. B 5. C 6. B 7. A 8. B 9. C 10. D 11. D 12. A 13. D 14. C

15. (14 分)(1) 防止 NH_4^+ 和 Al^{3+} 的水解(2 分) 重结晶(2 分)

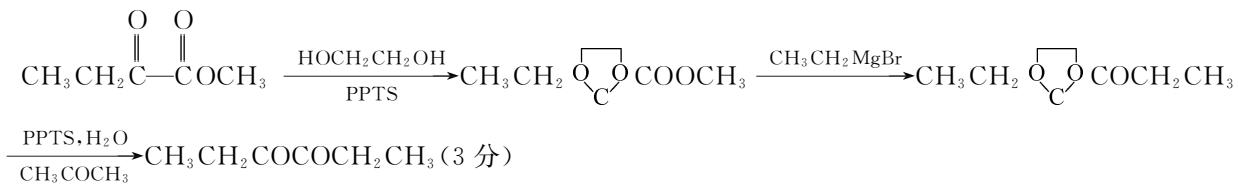
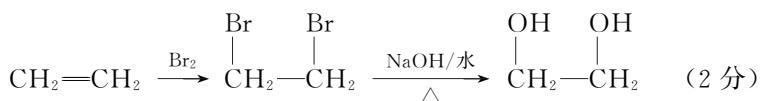
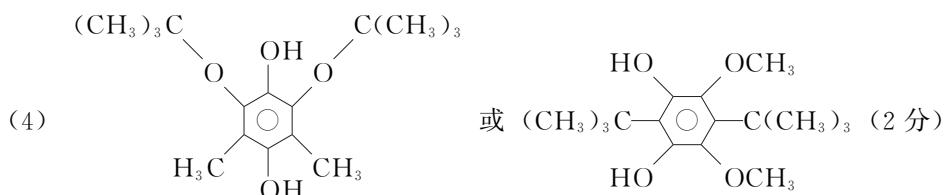
(2) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ (2 分)



(4) ① 有利于 Al^{3+} 充分反应、加快反应速率(2 分) ② 98.5% (4 分, 过程略)



16. (15 分)(1) 3(2 分) (2) 2(2 分) (3) (2 分)



17. (15 分)(1) ① O_2 (2 分) ② CO 会和 Ni 反应生成 $\text{Ni}(\text{CO})_4$ (2 分)

雷尼镍是多孔结构, 会吸附一定量 Al 和 NaOH 反应生成的 H_2 (3 分)

(2) ① 用蒸馏水洗涤沉淀 2~3 次, 取最后一次洗液少许, 滴加 AgNO_3 溶液, 无白色沉淀生成说明已洗净(3 分) ② 边搅拌边滴加 50 mL 1 mol · L⁻¹ NiSO_4 溶液(2 分) ③ 往滤液中分次加入无水乙醇至无沉淀析出(3 分)

18. (14 分)(1) ① H_2 (2 分) ② H_2O 分解生成 H_2 和 O_2 (2 分)

(2) 活化能低(2 分) I、II(2 分)

