

高二化学考试参考答案

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

15. (1)三颈烧瓶(或三口烧瓶,1分);B(2分)

(2)使酯化反应向正反应方向进行,提高苯甲酸的转化率(2分);油水分离器中水面保持稳定(或油水分离器中水层高低不变,2分)

(3)水浴加热(1分)

(4)除去硫酸和苯甲酸等酸性杂质(2分);除去残留的水(1分)

(5)苯甲酸(1分)

(6)85.0(2分)

16. (1) $6s^2 6p^2$ (2分)

(2)平面三角形(1分); $PbCO_3 + 2H^+ \rightleftharpoons Pb^{2+} + H_2O + CO_2 \uparrow$ (2分)

(3) $BaSO_4(s) + CO_3^{2-}(aq) \rightleftharpoons BaCO_3(s) + SO_4^{2-}(aq)$ (2分);25(2分)

(4) $6H^+ + 7Cl^- + ClO_3^- + 2Au \rightleftharpoons 2AuCl_4^- + 3H_2O$ (2分)

(5)3:1(2分)

(6) $\frac{M}{4\sqrt{2}r^3\rho} mol^{-1}$ (未写单位扣1分,2分)

17. (1)羧基、酯基(2分)

(2)取代反应(或酯化反应,1分)

(3)1(2分)

(4)消耗反应生成的水,促进酯化反应正向进行(2分);

\longrightarrow

(5)4(2分)

(6) $\xrightarrow{KMnO_4, H^+}$ $\xrightarrow[\text{浓硫酸}, \Delta]{CH_3OH}$ $\xrightarrow[2) H^+]{1) C_2H_5ONa}$ $\xrightarrow[\Delta]{H_2, \text{催化剂}}$

18. (1) $\Delta H_2 - \Delta H_1$ (2分)

(2)①—3(2分);尾气中剩余的 NO_2 溶于水生成具有强氧化性的 HNO_3 , SO_2 与水反应生成 H_2SO_3 , HNO_3 将 H_2SO_3 氧化为 H_2SO_4 ,从而形成硫酸盐(2分)

② $2C_2H_4 + 6Cu^+ (NO_2) \rightleftharpoons 3N_2 + 4CO_2 + 4H_2O + 6Cu^+$ (2分)

③10(2分)

④3(2分);80%(2分)