

成都七中 2025 届高三年级上期12月阶段性测试答案

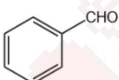
1-14 ACCBB BAACC DDBD

15、(14分) (1) 电子天平(或分析天平)(1分); 0.7900g(1分); (2) ad(2分);

(3) 加快反应速率, 使水样中还原性物质充分反应或使反应充分(2分, 合理即可);

(4) 滴入最后半滴 KMnO_4 溶液, 溶液由无色变为粉红色, 且 30s 内不复原(2分);提高反应速率, 防止空气进入锥形瓶溶液中氧化 $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$, 影响滴定结果(2分, 合理即可); $2\text{KMnO}_4 + 5\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4 + 8\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{MnSO}_4 + 5\text{Na}_2\text{SO}_4 + 10\text{CO}_2\uparrow + 8\text{H}_2\text{O}$ (2分);(5) $3.2 + 0.4(V_1 - V_0)$ (2分);16、(14分) (1) +6(1分); $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ (1分); (2) 将废料研磨以增大接触面积(2分); $4\text{FeCr}_2\text{O}_4 + 7\text{O}_2 + 16\text{NaOH} = 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 8\text{Na}_2\text{CrO}_4 + 8\text{H}_2\text{O}$ (反应条件: 高温)(2分); H_2SiO_3 (2分);(3) 5.0(2分); (4) 促进 $2\text{CrO}_4^{2-} + 2\text{H}^+ \rightleftharpoons \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{H}_2\text{O}$ 的平衡正向移动, 使 CrO_4^{2-} 充分转化为 $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ (2分); (5) $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7 = \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{N}_2\uparrow + 4\text{H}_2\text{O}\uparrow$ (反应条件: 高温)(2分);17、(15分) (1) 高温(1分); -577(1分); (2) b(2分); 温度低于 500°C 时, 以反应①②为主或者反应③和反应④几乎不发生或者反应④正向进行的程度是反应③的两倍(2分, 合理即可);

(3) 0.4(2分); 80%(2分); 2.7(2分);

(4) $2\text{CO}_2 + 8\text{e}^- + 8\text{H}^+ = \text{CH}_3\text{COOH} + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分); $2N_A$ (1分);18、(15分)(1)  (1分) (酮)羰基、醚键(2分, 一个1分)(2) 浓硫酸、加热(2分, 一点1分) (3) sp^2 杂化和 sp^3 杂化(2分, 一个1分)