

高三化学参考答案

1. C 2. D 3. A 4. B 5. C 6. D 7. A 8. B 9. D 10. C 11. C 12. D 13. C 14. A
15. B 16. A

17. (1) ①分液漏斗(1分); $2\text{H}^+ + \text{SO}_3^{2-} = \text{SO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ (2分)

②HClO 具有强氧化性, SO_2 具有还原性, SO_2 与 ClO^- 会发生氧化还原反应, 故不能利用 SO_2 与 NaClO 直接反应判断 H_2SO_3 与 HClO 的酸性强弱(2分)

(2) ①ACBE(2分)

②除去 SO_2 中的 HCl(2分); $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{NaClO} = \text{HClO} + \text{NaHCO}_3$ (2分)

③澄清石灰水变浑浊(2分); $>$ (1分)

18. (1)  (2分); S 和 SiO_2 (1分)

(2) 防止盐酸挥发和双氧水分解(1分); $2\text{FeS}_2 + 3\text{H}_2\text{O}_2 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 4\text{S} + 6\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(3) 4(1分); 三角锥形(1分)

(4) $\text{Na}^+ + 3\text{OH}^- + \text{Bi}(\text{OH})_3 + \text{Cl}^- = \text{NaBiO}_3 + 2\text{Cl}^- + 3\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(5) 65.8(2分)

(6) $\sqrt{\frac{4 \times 209 + 2 \times 79 + 4 \times 16}{b\rho N_A \times 10^{-30}}}$ (2分)

19. (1) $>$ (1分); B(1分)

(2) ①  (2分)

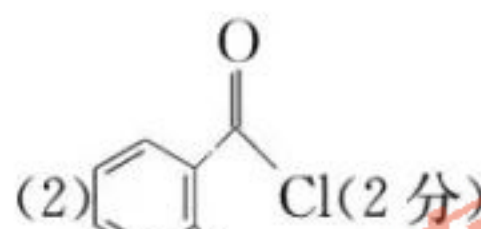
②非极性(1分); 12(1分)

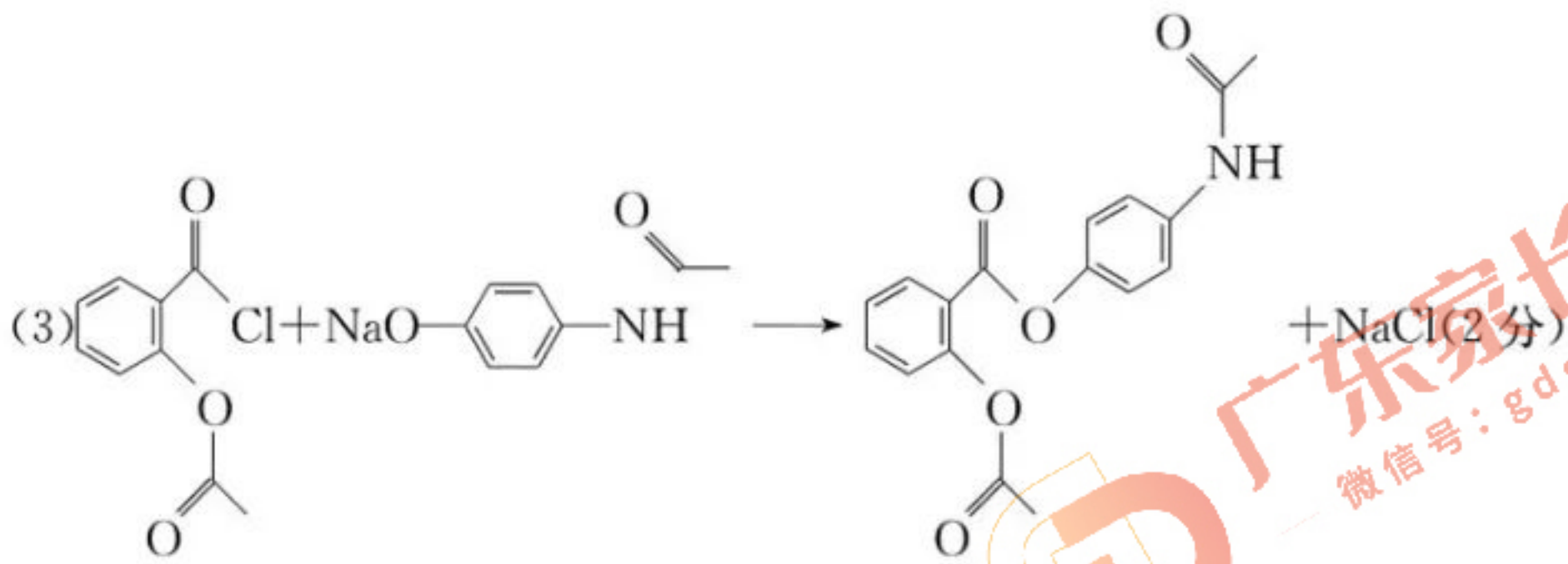
③可以利用温室气体 CO_2 , 有利于碳减排(1分)

(3) ①60%(或 0.6, 2分); 3.75(2分); 56.25(2分)

②减小(1分)

20. (1) 酯基、羧基(2分); σ (2分)





(4) 10 (2分)

