

# 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,  $\text{SO}_2$  具有还原性,  $\text{SO}_2$  与  $\text{ClO}^-$  会发生氧化还原反应, 故不能利用  $\text{SO}_2$  与 NaClO 直接反应判断  $\text{H}_2\text{SO}_3$  与 HClO 的酸性强弱(2分)

(2) ①ACBE(2分)

②除去  $\text{SO}_2$  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  $\text{SiO}_2$ (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)

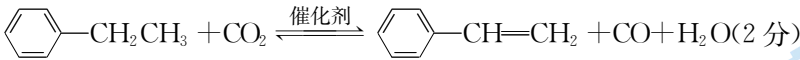
(3) 4(1分); 三角锥形(1分)

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

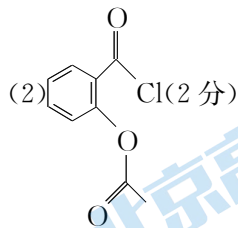
②非极性(1分); 12(1分)

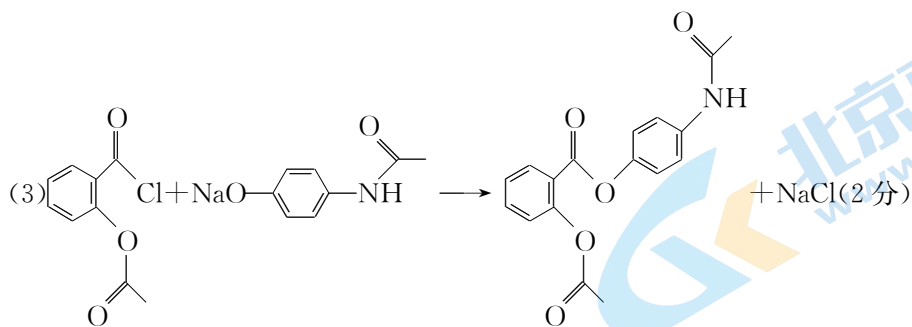
③可以利用温室气体  $\text{CO}_2$ , 有利于碳减排(1分)

(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);  $\sigma$ (2分)





(4) 10 (2分)

