

# 高一期末考试 化学参考答案

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

16. (1) +4 价(或+4, 1分)

(2)  $\text{TiO}_2 + 2\text{Cl}_2 + 2\text{C} \xrightarrow{\text{高温}} \text{TiCl}_4 + 2\text{CO}$  (2分);  $\text{Cl}_2$  (1分); 1 mol (2分)

(3) 作保护气, 避免钛、镁与空气中的  $\text{O}_2$  等物质反应 (2分); B (2分)

(4) 取最后流出的洗涤液于试管中, 滴加盐酸酸化的  $\text{BaCl}_2$  溶液 (2分)

(5)  $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  (2分)

17. (1) 防止产物中的水倒流到试管底部, 导致试管炸裂 (2分)

(2) 防倒吸 (1分)

(3) 干燥氨气并吸收  $\text{CO}_2$ 、 $\text{H}_2\text{O}$  生成  $\text{O}_2$  (2分); 增大催化剂接触面积, 加快反应速率 (2分)

(4)  $\text{NH}_4\text{HCO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{NH}_3 \uparrow + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$  (2分)

(5) ①② (2分)

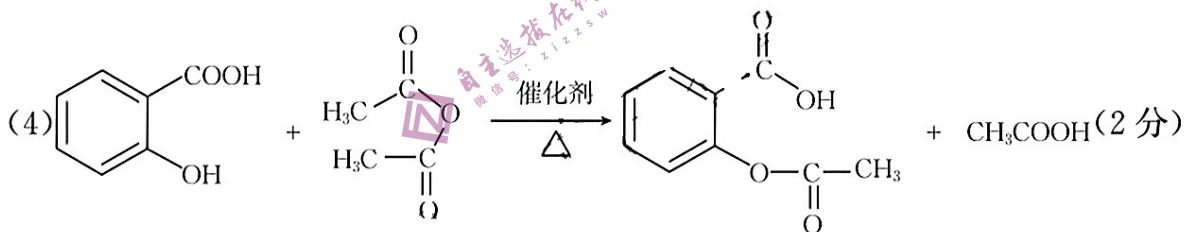
(6) 放热 (1分)

(7) 1120 (2分)

18. (1) C (2分)

(2) 羧基、酯基 (2分)

(3)  $\text{O}_2$ 、Cu 或 Ag 加热 (2分); 取代反应 (1分);  $\text{CH}_3\text{I}$  (1分)



(5) a (2分)

(6) 3 (2分)

19. (1) > (1分)

(2) > (1分); 25 (2分)

(3) c (2分)

(4) 0.075 (2分)

(5) 不变 (1分); B (2分)

(6) 2.4 (2分)