

考试答案

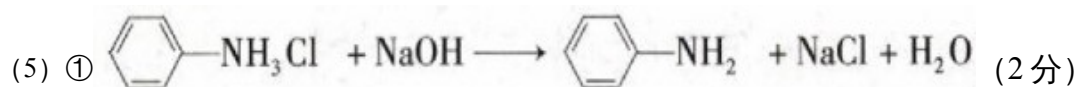
1. A
2. A
3. D
4. D
5. C
6. C
7. C
8. A
9. C
10. C
11. D
12. B
13. B
14. B

15. 答案：(1) ①②④③ (2分)

(2) 恒压滴液漏斗；检漏 (2分)

(3) ABD (2分)

(4) 除去产物中混有的水 (1分)



② 通过过程 I 和 II，可除去目标产物中的杂质，有利于蒸馏提纯；(2分) ③ 降低苯胺的沸点，防止苯胺在蒸馏过程中被氧化 (2分)；88.2% (2分)

16. 【答案】(1) CD (2分)

(2) B (1分) B 装置中出气管延长接近瓶底 (2分)

(3) $2\text{ClO}_2 + 2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{NaClO}_2 + \text{O}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分) Na_2SO_3 与浓硫酸反应

生成 SO_2 进入 C 中被 H_2O_2 氧化 (2分)

(4) 稀释 ClO_2 防止 ClO_2 浓度过大爆炸，将 ClO_2 吹入 C 中充分吸收 (2分)

(5) 60 (2分) 取最后一次洗涤液先滴加稀盐酸酸化，再加入 BaCl_2 溶液，无沉淀产生 (2分)

17. 【答案】(1) 低温 (1分) 440 (2分)

(2) 184.6 (2分)

(3) BC (2分)

(4) AC (2分)

(5)较高流速下反应未达平衡状态，HCl的转化率与反应速率相关， T_3 温度低，反应速率较慢，故 $\alpha(T_3)$ 小于 $\alpha(T_2)$ 和 $\alpha(T_1)$ (2分)

(6)6 (2分)

18.(1)2-氟甲苯或邻氟甲苯 (2分)

(2)碳碳双键 (1分) 酯基 (1分)

(3) $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$ (2分)

