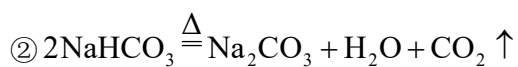
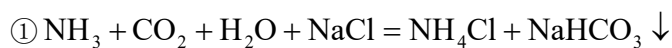


15. 我国化学家侯德榜发明了“侯氏制碱法”，为纯碱和氮肥工业技术的发展做出了杰出贡献。生产过程涉及的主要化学反应如下：



实验室称取含有氯化钠的纯碱样品 12.5g，加入一定溶质质量分数的稀盐酸 95g，恰好完全反应，得到氯化钠溶液 103.1g。下列分析不正确的是

- A. 若反应①中得到 53.5g 氯化铵，它与 30g 尿素 $[\text{CO}(\text{NH}_2)_2]$ 所含氮元素质量相等
- B. 若 Na_2CO_3 粉末中混有少量的 NaHCO_3 ，可用加热的方法除去
- C. 所得氯化钠溶液中溶质的质量分数为 11.3%
- D. 纯碱样品中碳酸钠的质量分数为 84.8%

第II卷

三、填空题(本大题共 3 小题，共 19 分)