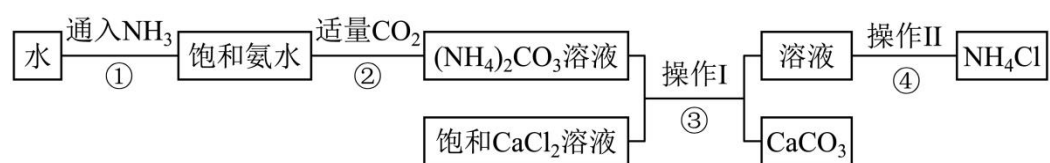


10. 某化学兴趣小组根据侯氏制碱法原理，探究利用  $\text{CaCl}_2$ 、 $\text{NH}_3$ 、 $\text{H}_2\text{O}$ 、 $\text{CO}_2$  制备氯化铵( $\text{NH}_4\text{Cl}$ )。已知： $\text{NH}_3$  极易溶于水得到氨水，通入  $\text{CO}_2$  时发生如下反应： $2\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 = (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ 。其具体流程设计如下：



回答下列问题：

- (1) 该流程最终产物可作为肥料的是\_\_\_\_\_。
- (2) 操作I的名称是\_\_\_\_\_，要用到的玻璃仪器有漏斗、\_\_\_\_\_ (任写一种)等。
- (3) 第③步反应的化学方程式为\_\_\_\_\_，该反应属于\_\_\_\_\_ (填基本反应类型)。