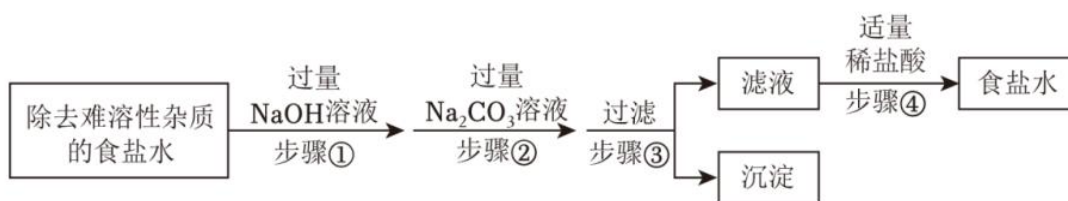


20. 海水“晒盐”得到的粗盐中常含有难溶性杂质和氯化镁、氯化钙等可溶性杂质。为除去可溶性杂质，进行下图所示实验操作。下列说法正确的是



- A. 步骤①和②的顺序不能颠倒
- B. 加入过量氢氧化钠溶液的的目的是除尽 Mg^{2+}
- C. 步骤③中所得沉淀的成分是氢氧化镁和碳酸钙
- D. 步骤④中只发生了中和反应