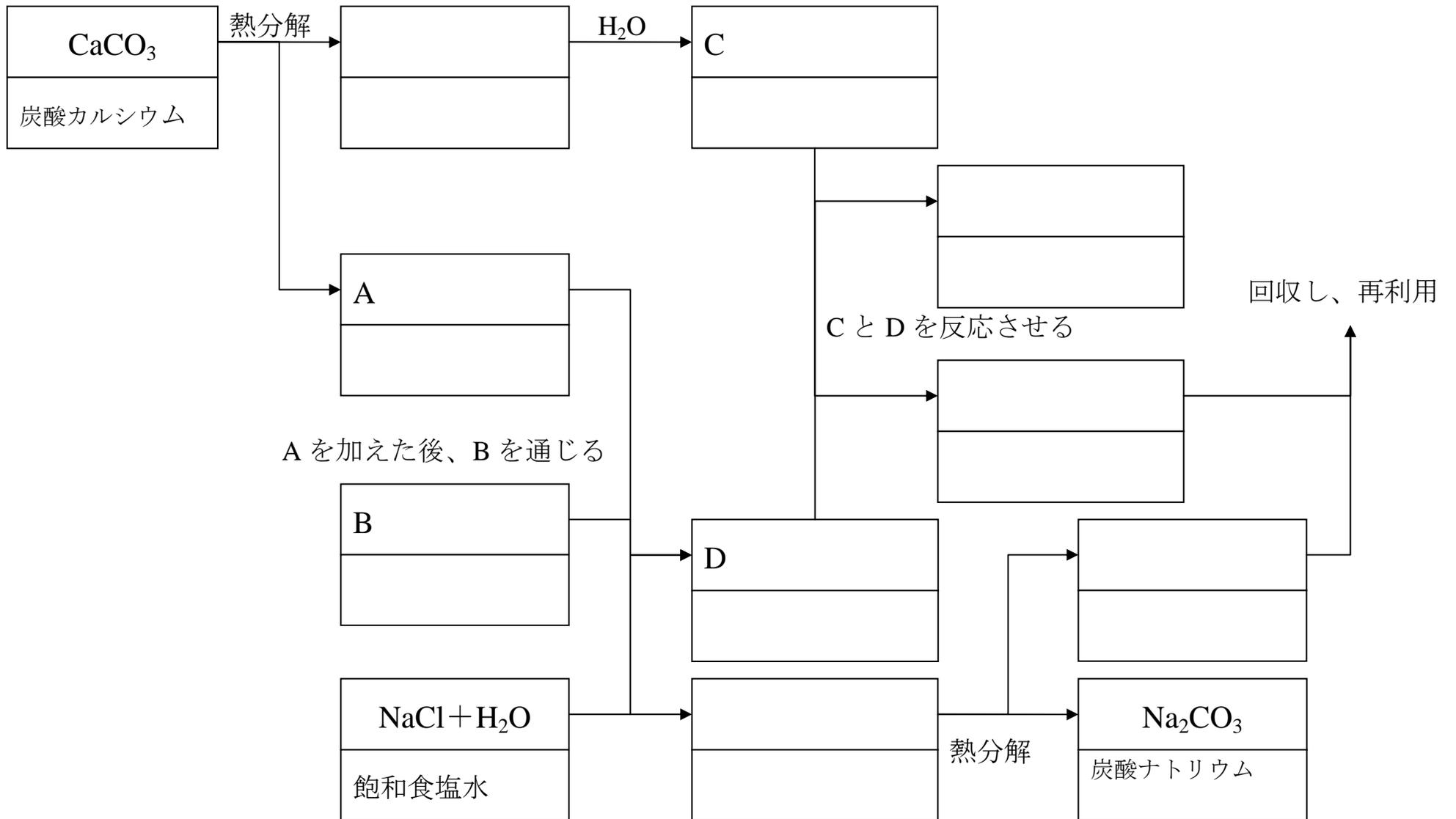
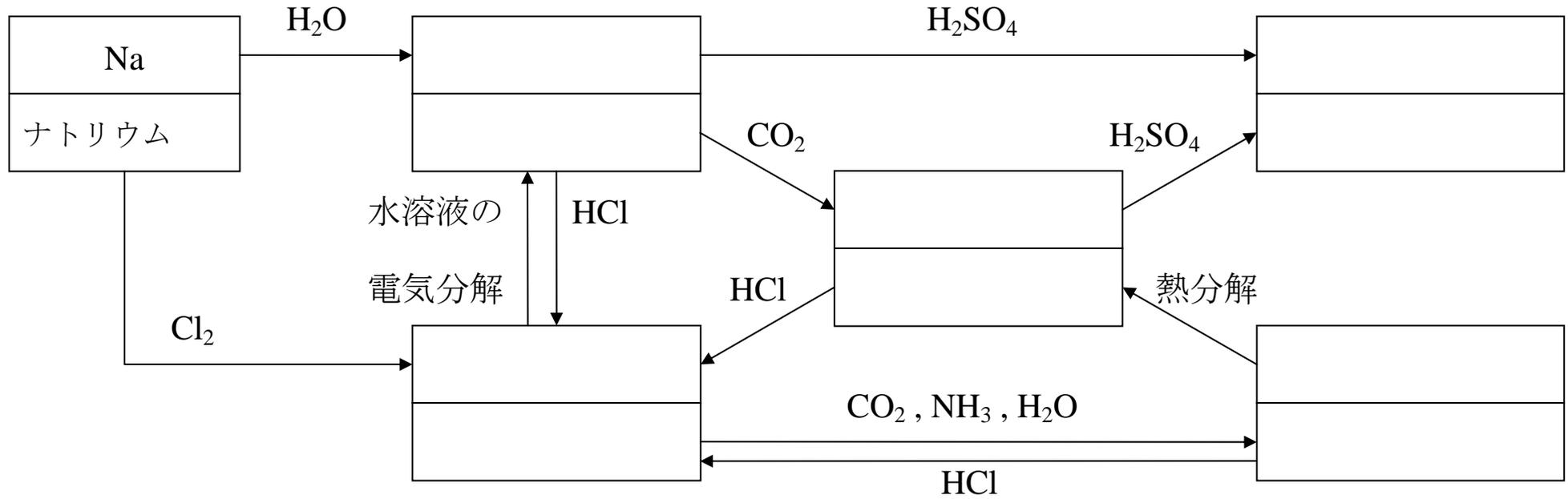


# アンモニアソーダ法 又は ソルバー法

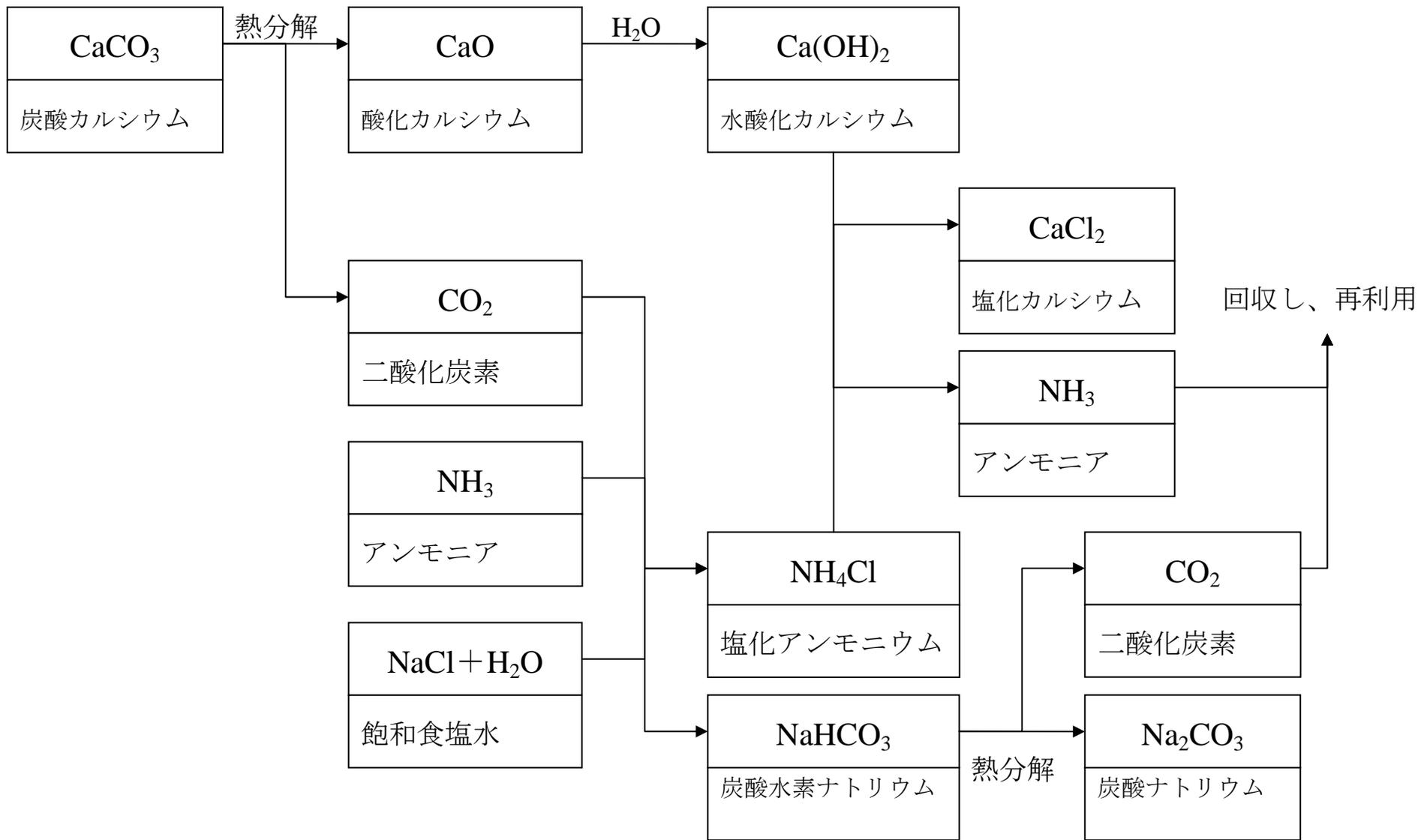


# ナトリウムに関する反応

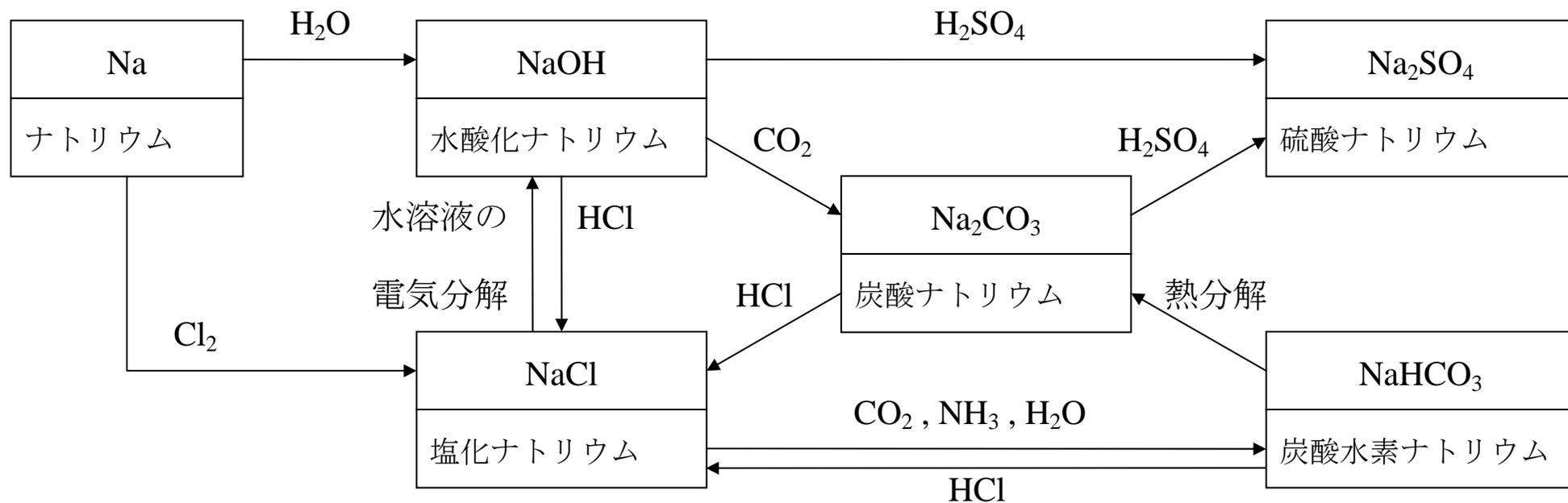


- 水酸化ナトリウム  $\text{NaOH}$  は、( )性をもつ。
- 炭酸ナトリウム十水和物  $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$  は、( )性をもつ。
- $\text{Na}^+$  は、( )色の炎色反応を示す。

# 解答 アンモニアソーダ法 又は ソルベー法



## 解答 ナトリウムに関する反応



- 水酸化ナトリウム  $NaOH$  は、潮解性をもつ。
- 炭酸ナトリウム十水和物  $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$  は、風解性をもつ。
- $Na^+$  は、黄色の炎色反応を示す。