

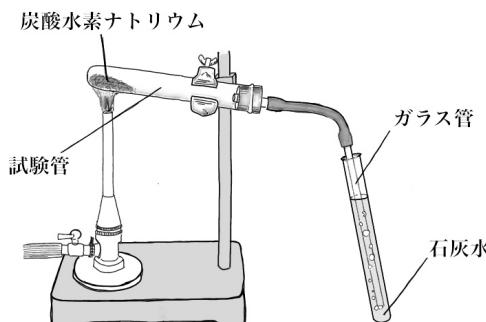
1 物質の成り立ち

Step
3

熱分解（炭酸水素ナトリウム）

2 炭酸水素ナトリウムの加熱銀の分解

図のような装置で炭酸水素ナトリウムを加熱する。



① 試験管の口は下に向ける

生じた液体が加熱部分に流れ込み、試験管が
() ことがあるから



② 加熱をやめる前にガラス管を試験管から抜く。

水が () しないようにするため。



① 発生する気体を石灰水に通すと . . .

→ () くにごる。

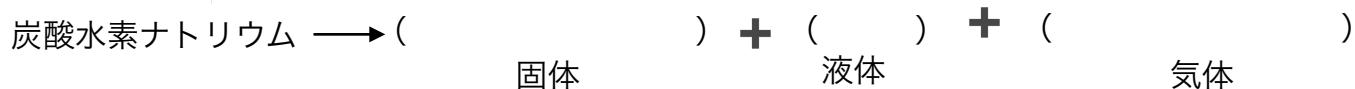
→ () が発生した。

② 加熱した試験管の口に青色の塩化コバルト紙をつける。

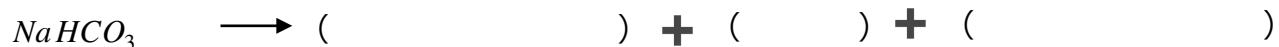


() 色になる。

→ () が発生した。



化学反応式



③ 炭酸水素ナトリウムと加熱後の気体について調べる。

	炭酸ナトリウム	加熱後の白い物質
水に入る		
溶け残る		よく溶けた

フェノール フタレイン 液を入れた とき		
() アルカリ性	() アルカリ性	() アルカリ性