



2年 振り返りプリント①



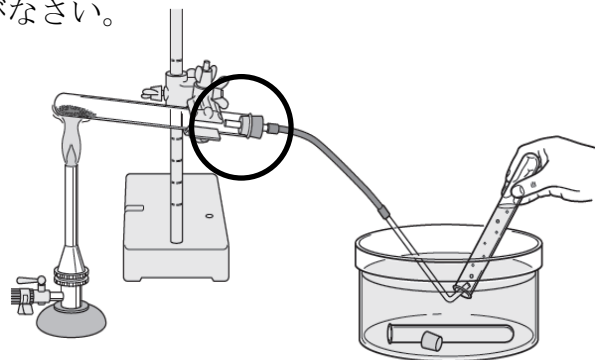
「物質の成り立ち①」

炭酸水素ナトリウムの加熱

炭酸水素ナトリウムを図のような装置で加熱し、その変化を調べた。

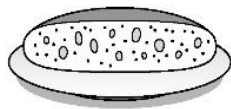
- ① 炭酸水素ナトリウムも加熱後に試験管に残った物質もどちらも白い粉末であった。反応後に残った物質について正しいものをすべて選びなさい。

- ア 炭酸水素ナトリウムより水に溶けやすい。
- イ 炭酸水素ナトリウムより水に溶けにくい。
- ウ 水に溶けると弱いアルカリ性を示す。
- エ 水に溶けると強いアルカリ性を示す。

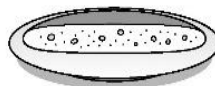


- ② 試験管の口にたまった透明な液体は何か。それを確認するためには何という試薬を使えばよいか。
- ③ 加熱した時に発生した気体は何か。それを確認するには何という試薬を使うとよいか。
- ④ ホットケーキを焼いたとき、Bさんはベーキングパウダー（炭酸水素ナトリウム）を入れ忘れて図のようになった。Aさんのホットケーキに穴が多いのはなぜか。実験結果を使って理由を説明しなさい。

Aさんの
ホットケーキ



Bさんの
ホットケーキ



①		② 液体	試薬
③	気体	試薬	
④			

【解答】

① ア エ

② **液体** 水 **試薬** 塩化コバルト紙

③ **気体** 二酸化炭素 **試薬** 石灰水

④ ベーキングパウダーの炭酸水素ナトリウムが加熱により分解され、
二酸化炭素が発生したから。