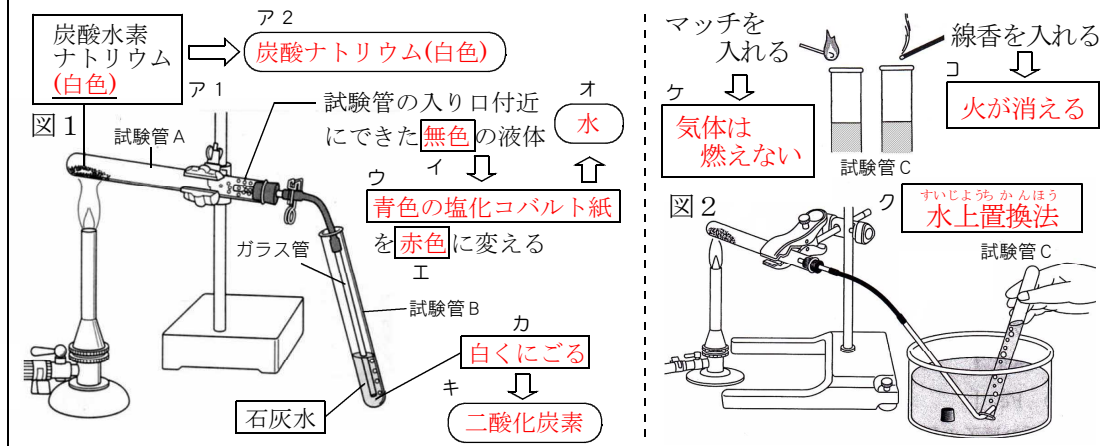


# 炭酸水素ナトリウムの分解

図1, 2のようにして炭酸水素ナトリウムを加熱した。これについて次の各問いに答えなさい



①試験管Aの口元を下げているのはなぜか。

発生した水が加熱部に流れ試験管が割れないようにするため

②加熱後にガスバーナーの火を消す前に、まず行う操作は何か。それは何のためか。

ガラス管を試験管Bの石灰水の中から取り出す。ガラス管の中に石灰水が逆流するのを防ぐため。

③最初に試験管Cにたまった気体を捨てた。それはなぜか。

最初に出てきた気体は、試験管の中にあった空気であるから。

④試験管Cに火のついた線香を入れたり、火のついたマッチを近づけるとどうなるか。

線香の火は消えて、火を近づけても気体は燃えない。

⑤試験管Bに入れた石灰水は何によってどうなるか。

二酸化炭素によって白くにごる

⑥試験管Aの口の付近に液体がついた。この液体は何か

水

⑦⑥の液体を調べるには何を使うか。またどうなるか。

青色の塩化コバルト紙が桃色(赤色)に変わる

⑧加熱後、試験管Aには何色の何という物質が残ったか。

白色, 炭酸ナトリウム

⑨炭酸水素ナトリウムの分解を言葉の式で表せ



⑩次の表を完成させよ

フェノールフタレイン液は酸性や中性には無色だが、アルカリ性には赤くなる。	水への溶け方	ナ 少し溶ける	ニ よく溶ける
	フェノールフタレイン液の変化	ヌ うすい赤色	ネ 濃い赤色
	性質	ノ 弱いアルカリ性	ハ 強いアルカリ性