

物質の分解・化学式

炭酸水素ナトリウムの熱分解 **A**

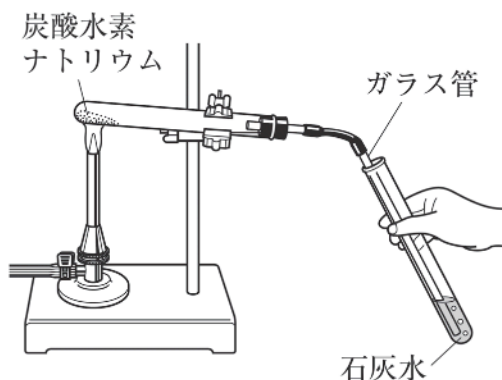
 5分

1. 次の問いに答えなさい。

(1) 図1のように、炭酸水素ナトリウムを乾いた試験管に入れて加熱したところ、気体が発生して、石灰水が白くにごった。気体が発生しなくなるまで加熱すると白い固体が残り、試験管の口には液体がたまった。

① 図1の実験で加熱をやめるときにまず試験管の石灰水からガラス管を取り出す。これはなぜか。簡単に書きなさい。

図1



[1]

② 石灰水を白くにごらせた気体は何か。物質名を書きなさい。

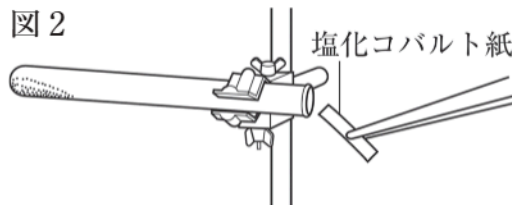
[2]

③ 図1の実験で試験管に残った白い固体は何か。

[3]

(2) 図2のように、たまった液体を塩化コバルト紙につけた。

図2



① 塩化コバルト紙の色はどのように変わったか。次のア～エから1つ選び答えなさい。

- ア うすい赤色から青色 イ 青色からうすい赤色
ウ 緑色から黄色 エ 黄色から緑色

[4]

② 試験管にたまった液体は何か。

[5]