

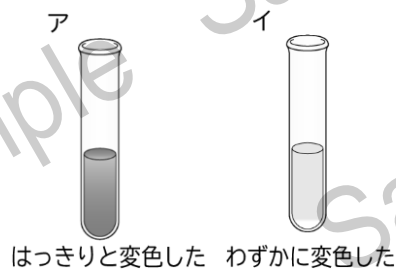
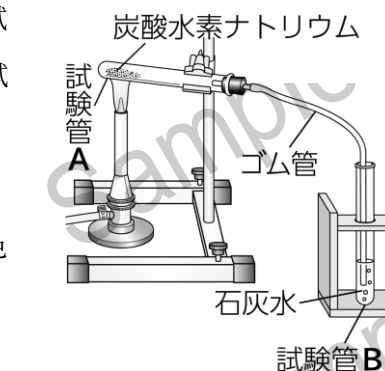
1 右の図のような装置で、炭酸水素ナトリウムを加熱したところ、試験管 A の口に液体が付着し、気体が発生しました。発生した気体を試験管 B の石灰水に通しました。次の問いに答えなさい。

- (1) 発生した気体を通すと、試験管 B の石灰水はどうなりますか。
- (2) 試験管 A の口に付着した液体に、塩化コバルト紙をつけたときの色の变化として最も適当なものを1つ選び、その記号を書きなさい。

ア 赤(桃)色→青色 イ 青色→赤(桃)色 ウ 青色→青色

思 (3) 火を消す前にゴム管の先を石灰水の中から抜きとる理由を簡潔に書きなさい。

思 (4) 右の図ア、イは、炭酸水素ナトリウムと、加熱後の試験管 A に残った物質をそれぞれ水に入れてフェノールフタレイン液を入れたものです。加熱後の試験管 A に残った物質を入れた水溶液は、ア、イのどちらですか。



(5) 炭酸水素ナトリウムの加熱による変化は、次のように表すことができます。①～③にあてはまる物質名を書きなさい。

炭酸水素ナトリウム → ① (固体) + ② (気体) + ③ (液体)

解答

(1) 白くにごる。

(2) イ

思 (3) 石灰水が逆流しないようにするため。

思 (4) ア

(5) ①炭酸ナトリウム ②二酸化炭素 ③水 ※完答