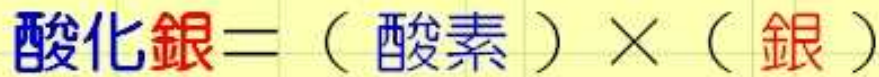


中学2年 「物質の分解」

1. 酸化銀の分解

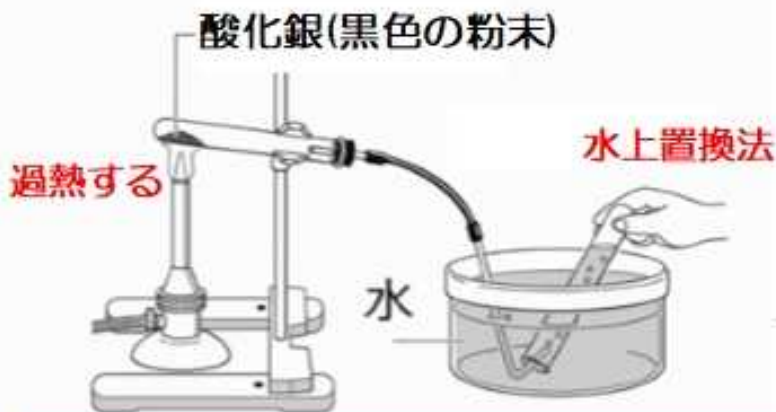


注意点

火を消す前に、水そうから
ガラス管を抜く



水そうの水が過熱した試験管に逆流し、試験管が割れるのを防ぐため



確認方法

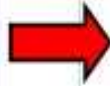
- 水上置換で取り出した気体
→ **酸素?**
火のついた線香
→ **炎をあげて燃える**

確認方法

- 試験管に残った個体 → **銀?**
 - みがくと光る (**金属光沢**)
 - たたくと **薄く広がる**

反応の前後で物質の性質が異なる

酸化銀.....	銀
光沢が無い	光沢
電流を通さない	電流が流れる
広がらない	薄く広がる



化学反応(化学変化)

反応後、別の物質に変化する
反応前後で物質の性質が異なる

2. 炭酸水素ナトリウムの分解



炭酸水素ナトリウム = (炭酸ナトリウム) × (水) × (二酸化炭素)



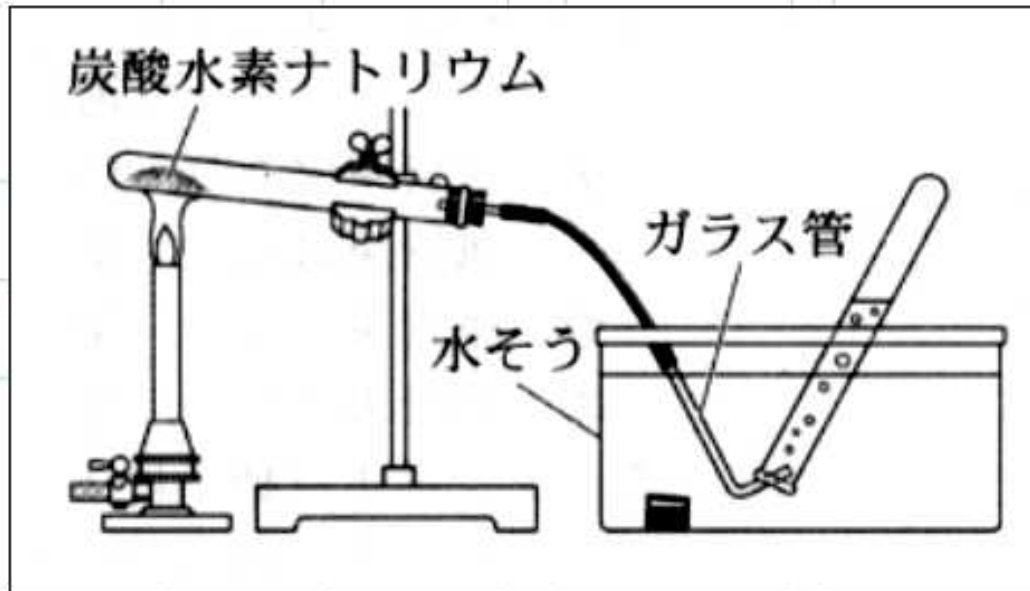
炭酸水素ナトリウム = (炭酸ナトリウム) × (水) × (二酸化炭素)

注意点

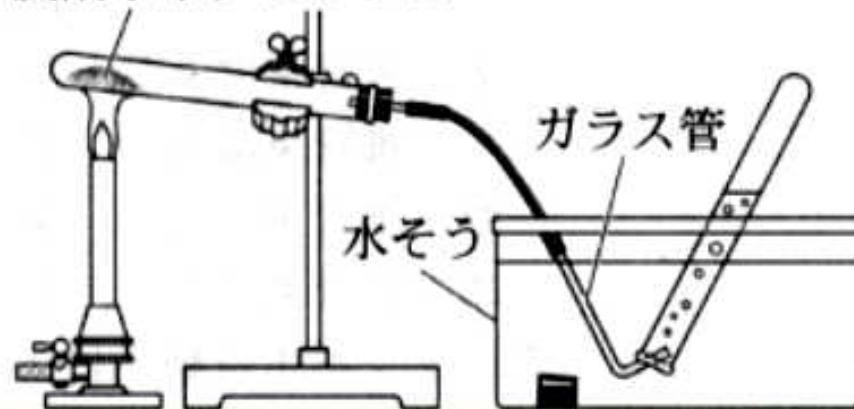
① 過熱側の試験管の口を下げる
試験管内に発生した水が過熱部に流れて、試験管が割れるのを防ぐため

注意点

② 火を消す前にガラス管を水槽から抜く。
水槽から逆流した水が過熱部に流れ込んで、試験管が割れるのを防ぐため。



炭酸水素ナトリウム

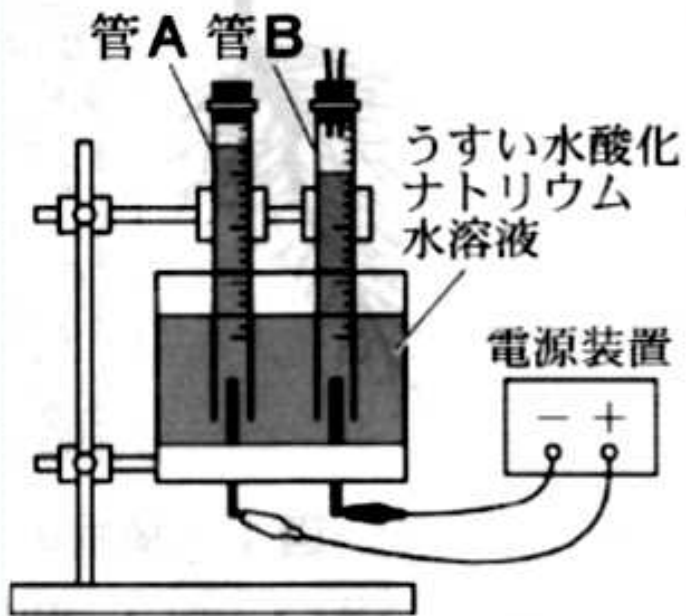
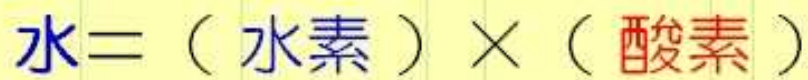


炭酸水素ナトリウム = (炭酸ナトリウム) × (水) × (二酸化炭素)

物質の確認

1. 「水」の確認 塩化コバルト紙の色の変化 青色 → 赤色
2. 「二酸化炭素」の確認 石灰水の変化 白く濁る
3. 炭酸ナトリウムの確認 フェノールフタレイン溶液
濃い赤色 → 強いアルカリ性を示す
さらに、水によく溶ける

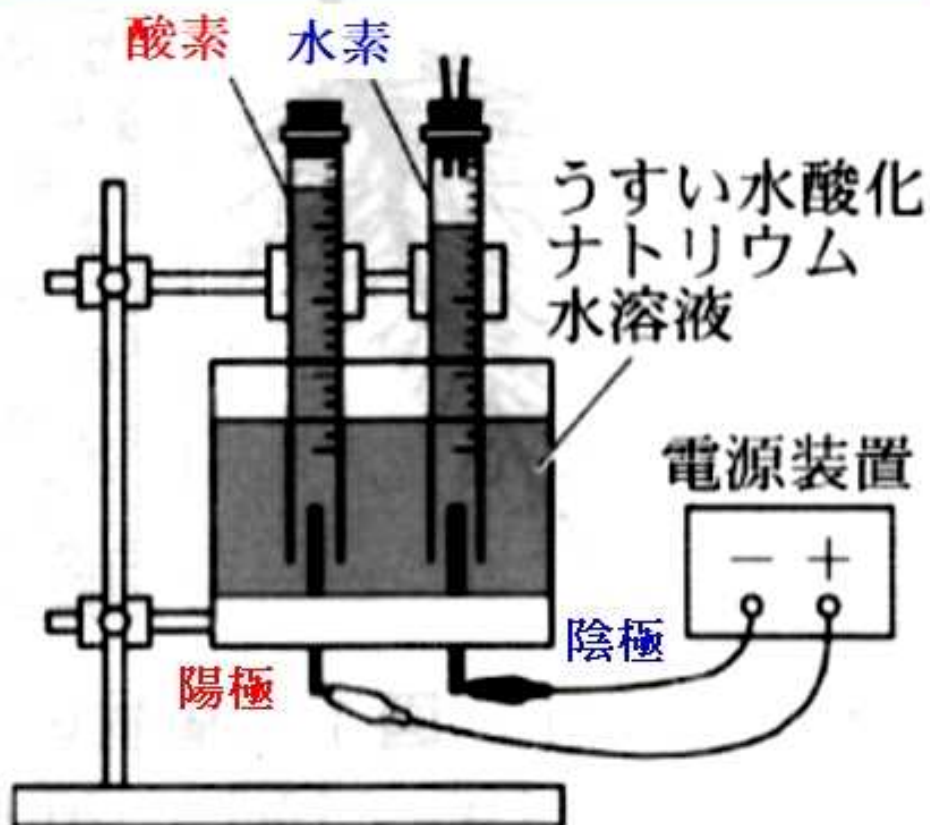
3. 水の(電気)分解



注意点

- ①水に水酸化ナトリウムを溶かす
水に電流を通しやすくするため

水の電気分解



酸素と水素の確認

気体の確かめ方

火のついた線香を近づける
炎あけて激しく燃える

酸素

陽極側

火のついたマッチを近づける
音をたてて爆発して燃える

水素

陰極側

