

# 物質が分かれる変化

# ～分解～

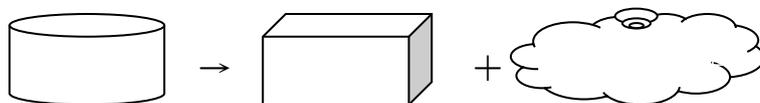
水は電気を通すことによって

( ) と ( ) に分解されました。



では、酸化銀の場合はどうなるかな？

教科書や先生の実験を見てみよう。



金属に共通な性質

・みがくと特有の光沢が出る。



① ( )

② ( )



・電流や熱をよく通す。

③ ( )



・たぐいて広げたり、引きのばしたりすることができる。

## 実験 塩化銅水溶液の電気分解

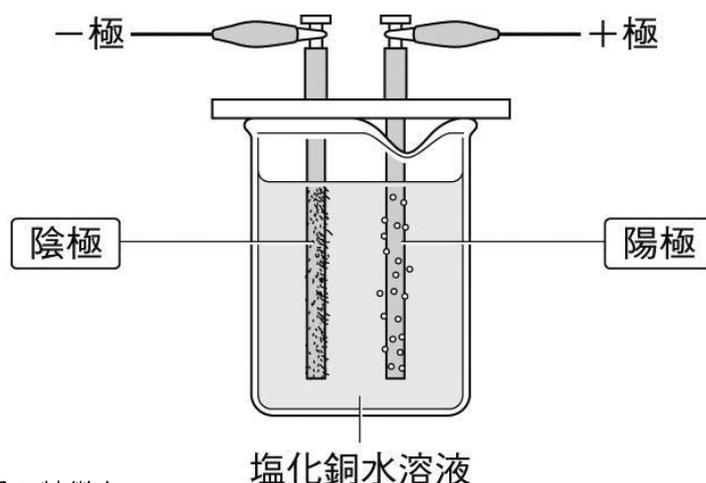
今日は塩化銅水溶液に電気を流してみましよう。

どんな物質に分解されますか？予想してみよう。

塩化銅 → ( ) と ( )

① 塩化銅水溶液に電極をつけ、電源装置につなぎ、電気分解を6Vで行う。

② +極と-極で行われている反応をよく観察し、その特徴も含めて記録する。



結果とわかったこと

	ようす	物質
＋極		
－極		

わかったこと

2年 組 番 氏名

# 発展問題！調べてみよう！炭酸アンモニウムを分解してみよう！

① 炭酸アンモニウム（白色粉末）を蒸発皿の上に少量のせ、ガスバーナーで加熱する。

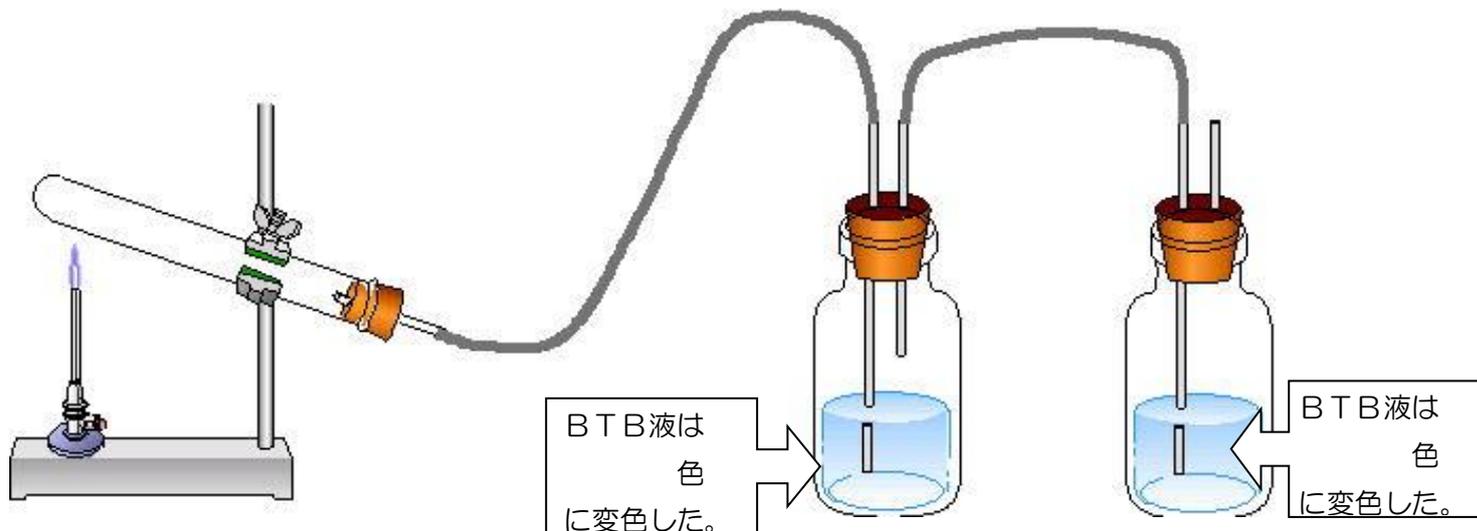
どうなった？→

炭酸アンモニウムが

→ つまりすべてが

( ) に変化した。

② 図のような装置を組み、試験管に入れた炭酸アンモニウムをガスバーナーで加熱する。  
発生した気体を2段階で緑色のBTB液に通し、色の変化を確認する。



結果を分析しよう！

(1) 試験管の口に( )がたまった。これに塩化コバルト紙やリトマス紙をつけたところ色が変わった。

塩化コバルト紙（青色） → 色に変化      リトマス紙 → 色に変化

→ つまりこの液体は( )の( )である。

(2) 発生する気体を分析しよう！

	1本目（手前）の瓶	2本目（奥）の瓶
ヒント	水に良く溶ける。 水に溶けるとアルカリ性です。	水には少ししか溶けない。 水に溶けると酸性です。
正体		

## 今日のまとめ

→ (炭酸アンモニウム) は ( ) と ( ) と ( ) に分解された。

2年 組 番 氏名