

酸素を失う化学変化 還元

◎酸化とは逆の化学変化、つまり酸素が失われる化学変化もあるのだろうか。

酸化銅の還元

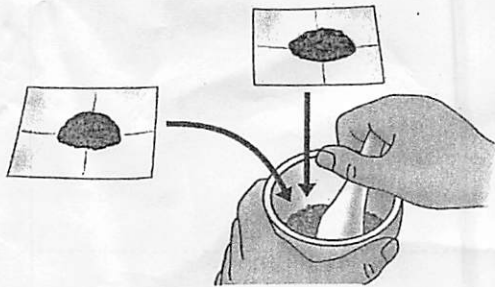
目的・・・酸化銅から金属の銅を取り出せるか調べる。

着目点・・・酸化銅を炭と加熱したとき、加熱前後で物質の性質はどのように変化するか。

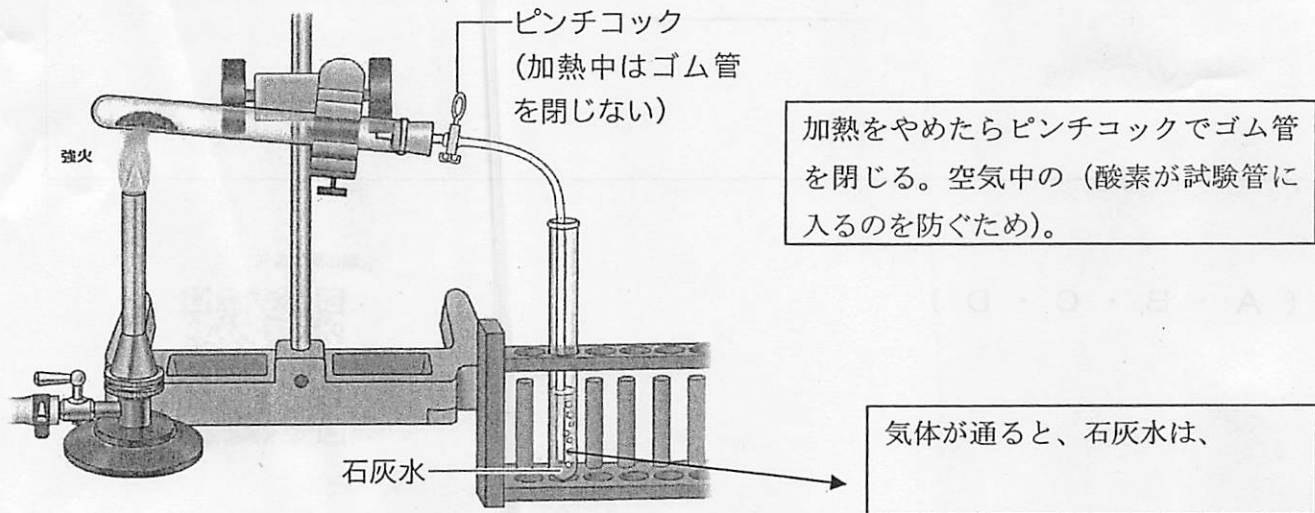
方法+結果

_____色

①酸化銅(CuO)と炭(C)をよくかき混ぜる。



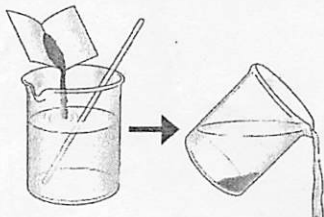
②図のような装置で混合物を加熱する。



③加熱後の物質を調べる。

・反応しなかった炭を除去する。

・加熱後の物質を水に入れたとき、そこに残った物質の色



_____色

考察

①酸化銅(CuO)と炭(C)の混合物を加熱したときに発生した気体は何だと考えられるか。

_____だと考えられる。理由は、

②加熱後の物質を水に入れたとき、そこに残った物質は何だと考えられるか。

_____だと考えられる。理由は、

③酸化銅(CuO)は炭(C)と加熱したことによって、どのようになったと考えられるか。「うばわれ」をつかうこと。下の段ではモデルを使って説明しなさい。

酸化銅(CuO)の酸素原子は



思・判・表 (A ・ B ・ C ・ D)

酸化銅の還元

