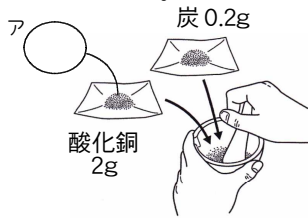


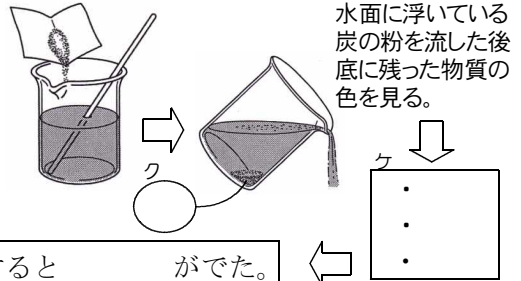
酸化銅を還元して銅を取り出す実験

1 酸化銅に、炭の粉末をよく混ぜる。



3 生成した物質を水に入れ、底に残った物質の色を観察する。

試験管が冷えたら混合物を取り出し水の中に入れてかき混ぜる。

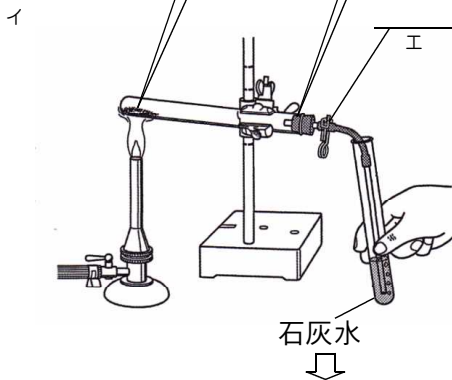


2 図のように①の混合物を加熱する。

こすると_____がでた。

混合物の色が_____になったら火を止める。

試験管の口をさげるのは、_____。



火を止める手順

① ガラス管を試験管からとり出す。

② ガスバーナーの火を消す。

③ ピンチコックでゴム管を閉じる。

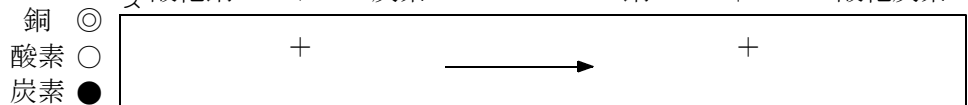
キ _____

カ _____

(1) 酸化物から酸素を取り去る化学変化を何というか。-----
酸素と化合している物質

(2) 酸化銅は何色から何色に変わったか。-----

(3) 銅 ⊙ 酸化銅 + 炭素 → 銅 + 二酸化炭素



酸化銅は _____ された。
酸素を取られること

炭素は _____ された。
酸素を化合すること

point _____ と _____ は _____ に起きる!

(4) 炭素は酸化銅の _____ と結びつき、_____ になった。
 つまり炭素は酸化銅から _____ を取り去るはたらきをした。

