No．１１　第２学年　理科　学習プリント【単元１】　　＿＿月　　日（　　）

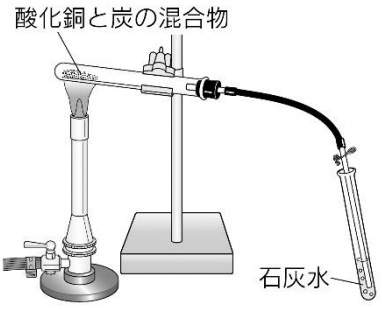
２章　物質どうしの化学変化　　＜２　酸化物から酸素をとる化学変化　―還元―＞

めあて

＊（　　）：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿

【実験５】酸化銅を還元して（　　）をとり出そう　　教科書P５７～

＜　実験方法　＞



＜結　果＞

１．石灰水はどのように変化したか。　⇒　＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿

２．加熱したときの、酸化銅と炭の混合物の様子

⇒　＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿

３．ビーカーの底に残った物質にはどのような特徴があったか。

⇒　＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿

＜実験における注意点　と　考　察＞

１．結果１より、発生した気体は（①　　）であることがわかる。

２．実験装置で、試験管の口をやや下向きにしたのは

（②　　）である。

３．実験後、火を止める前にガラス管を石灰水から抜いたのは、

（③　　）である。

４．加熱後にピンチコックを閉じるのは、

（④　　）である。

５．実験結果より、酸化銅は（⑤　　）に、炭素は（⑥　　）になった

といえる。

この実験の化学変化を化学反応式（物質名）で表すと、

化学反応式

＊POINT

１．（　　）：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿

２．（　　）：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿

３．酸化銅の還元を化学反応式で表すと、

考え方

化学反応式

４．（　　）と（　　）は同時に起こる。

＜自己評価＞

	よくできた	できた	まあまあできた	できなかった
１．実験に積極的に参加することができた。	4	3	2	1
２．酸化と還元について理解できた。	4	3	2	1

【感想・今日わかったこと】

＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿

２年（　　）組（　　）番　氏名＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿