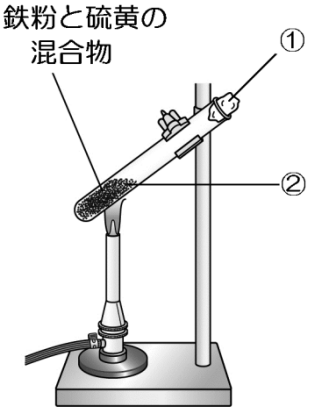
No. ８　第２学年　理科　学習プリント【単元１】　　＿＿月　　日（　　）

２章　物質どうしの化学変化　　＜１　異なる物質の結びつき＞

めあて

【　実験３　】　鉄と硫黄が結びつく変化　　教科書Ｐ３８～

＜実験方法＞



＜結　果＞　混合物の上部が赤くなって加熱をやめた後、混合物の反応はすぐにおさまったか？

⇒ ＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿

	見た目の様子	磁石につくかどうか	塩酸との反応
加熱前の混合物			
加熱後の生成物			

＜考　察＞

１．結果より、加熱前の物質と加熱後の物質は（①　　）であることがわかる。

２．この実験では、非常に激しい化学反応が起こるため、加熱をやめても

（②　　）

３．加熱前の混合物を塩酸に入れると、（③　　）が発生する。

加熱後の生成物を塩酸に入れると、（④　　）が発生する。

＊この（④　　）は有毒な気体であり、（⑤＿＿＿＿＿＿＿＿）のような

においがする。⇒ ＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿という

４．この実験より、（⑥　　）と（⑦　　）の混合物を加熱すると、

（⑧　硫化鉄　　）という物質が生成される。

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．鉄の硫化を化学反応式で表すと、

化学反応式

４．自然界にある金属は（　　）や（　　）として存在しているものが多い。

＜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．硫化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＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿