

いおう 硫黄約 4 g  
鉄粉約 7 g

Aの混合物の上部を加熱する。

十分に混ぜて2本の試験管に分ける。

反応が始まったら加熱をやめる。

磁石を近づける

いおいを比べる

調べる物質

うすい塩酸

ア **りゆうか 硫化** …硫黄と物質が化合すること。  
イ **りゆうかぶつ 硫化物** … **硫化** によってできる物質のこと。

① Aを加熱するとどのような変化が見られるか。

ウ **光と熱を出す激しい化学変化が起こった。**

② Aで反応が始まったら加熱をやめた。反応はどうか。

エ **化学変化によって多量の熱が出るため赤くり、あとは加熱しなくても反応が続く。**

③ Aで反応後にできた物質名と化学式を書け。-----

オ **硫化鉄・FeS**

④ Aで生じた化学変化を化学反応式に表せ。-----

カ **鉄 硫黄 硫化鉄  
Fe + S → FeS**

⑤ この実験で起きた反応をモデル図で表せ。-----

キ **鉄原子 硫黄原子 硫化鉄  
○ + ⊙ → ○○**

⑥ この反応が起こる場合の鉄と硫黄の割合を整数比で書け-----

ク **鉄 硫黄  
1 : 1**

⑦ Aの反応のように、2種類以上の物質が結びついて別の物質ができる化学変化を何というか。-----

ケ **化合**

⑧ 右の表を完成させよ

		物質の種類	磁石の反応	色	うすい塩酸を入れる
A	硫化鉄	コ <b>化合物</b>	シ <b>つかない</b>	セ <b>黒色</b>	タ <b>無色で卵のくさったようなにおいの気体が発生する → 硫化水素</b>
B	鉄と硫黄	サ <b>混合物</b>	ス <b>つく</b>	ソ <b>黄色がかった灰色</b>	チ <b>無色でにおいのない気体が発生する → 水素</b>

⑨ においを調べるときはどのようにすればよいか -----

ツ **手であおぐようにしてかぐ。直接吸ったりしない。**