

ア 試験管の口を脱脂綿でふさぐ。硫黄の蒸気が出るのを防ぐため

ウ 一度変化が起こると加熱しなくても変化がすすむ。試験管を加熱し赤くなったら加熱をやめ変化を観察する。

エ 硫化鉄(黒色)ができる

カ 磁石につく

キ 磁石につかない

加熱前A

加熱後B

無臭の気体が発生する
⇒ 水素

卵のくさったようなにおいの気体が発生
⇒ 硫化水素

ポイント

2種類の **単体の鉄と硫黄** が **化合** し、1種類の **化合物の硫化鉄** に変化した実験

① Bで反応が始まったら加熱をやめた。反応はどうか。----- ス **最後まで続く**

② Bで反応後にできた物質名と化学式を書け。----- セ **硫化鉄・FeS**

③ この実験で起きた反応を言葉で表せ。----- ソ **鉄 + 硫黄 → 硫化鉄**

④ 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。またできた物質を何というか。----- タ **化合**
チ **化合物**

⑤ 右の表を完成させよ

		磁石を近づける	色	うすい塩酸の中に入れる
A	鉄と硫黄の混合物	ツ つく	テ 灰色	ト 無臭の気体が発生：水素
B	ナ 硫化鉄 (化合物)	ニ つかない	ヌ 黒色	ネ 卵のくさったようなにおいの気体：硫化水素

⑥ においを調べるときはどのようにすればよいか ----- ヨ **手であおぐようにしてかぐ。直接吸ったりしない。**

⑦ 硫黄の蒸気の中に熱した銅線を入れると反応して何ができるか ----- ハ **硫化銅**

⑧ もとの物質が性質の異なる別の物質に変わる変化を何というか。----- ヒ **化学変化 (化学反応)**