

試験管の口を脱脂綿でふさぐ。

ア

脱脂綿

ウール

A

硫黄

B

試験管を加熱し 加熱をやめ変化を観察する。

ウ

エ

加熱前A

加熱後B

塩酸

A

ク

B

ケ

オ

ができる

ポイント

2種類の [] が [] し、1種類の [] 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 []

② Bで反応後にできた物質名と化学式を書け。----- セ []

③ この実験で起きた反応を言葉で表せ。----- ソ [] →

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 []
チ []

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	テ	ト
B	ナ	ニ	ヌ	ネ

⑥ においを調べるときはどのようにすればよいか ----- ノ []

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 []

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 []