

1、①2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。②①によってできる物質を何というか。③物質と硫黄との①の化学変化を特に何というか。

①

②

③

2、〈実験〉鉄と硫黄をよく混ぜ、2本の試験管に分けて(ア)(イ)とし、(イ)のみを加熱した。

① 加熱する際、試験管(イ)のどのあたりを加熱するか。

② 混合物が赤くなってきたら加熱をやめる。その後反応はどうか。

③ ②で、それはなぜか。

④ 加熱しない試験管(ア)と、加熱後の試験管(イ)にそれぞれ次のような確認を行ったとき、それぞれどのような結果が得られるか。

・磁石に近づける→(ア)

(イ)

・塩酸に入れる→(ア)

(イ)

⑤この実験で、加熱したときにできた物質は何か。

3、①化学式を使って、化学変化を表した式を何というか。②①の式から何が分かるか。

①

② .

.

4、次のそれぞれの化学変化の3の式をかけ。

① 鉄と硫黄の1①の化学変化

② 銅と硫黄の1①の化学変化

③ 水素と酸素が化学変化して、水ができる。

④ 酸化銀の分解

⑤ 炭酸水素ナトリウムの分解

5、3 の式において、①化学式の前に書く大きな数字は何を表しているか。②化学式に書く右下の小さな数字は何を表しているか。

①

②