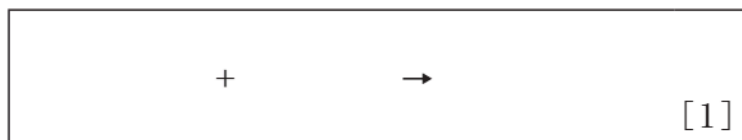


化学変化、酸化と還元

鉄と硫黄が結びつく実験 B

 5分

1. 鉄粉と硫黄の粉末を使って次の実験を行った。これについてあとの問いに答えなさい。
- 〔実験〕 鉄粉と硫黄の粉末をよく混ぜ合わせ、試験管に入れて加熱した。加熱部分の混合物が赤くなってきたところで加熱をやめると、発生した熱で反応が続き、鉄と硫黄が過不足なく反応して黒色の物質ができた。
- (1) 鉄と硫黄が反応して黒色の物質ができるときの化学変化を、化学反応式で表しなさい。



- (2) 加熱前の混合物に磁石を近づけると、混合物中の鉄が磁石に引きつけられる。加熱後にできた物質に磁石を近づけるとどのようなになるか。次のア、イから選びなさい。
- ア 磁石に引きつけられる。
- イ 磁石に引きつけられない。
- (3) 加熱前の混合物と加熱後にできた物質のそれぞれに、うすい塩酸を加えると、発生する気体のにおいはどうなっているか。次のア、イからそれぞれ選びなさい。
- ア 卵のくさったようなにおいがする。
- イ においはない。

[2]

加熱前の混合物	[3]
加熱後にできた物質	[4]