

2章 いろいろな化学変化

1時間目

課題

鉄と硫黄を混ぜて加熱すると
どんな変化が起こるだろうか。

0:49 ~ 写す

P33 実験3 鉄と硫黄の混合物の加熱

P34, 3:31 ~

	鉄と硫黄の混合物	加熱後の物質
磁石を近づける	磁石について	磁石についてない
塩酸に入れる	においがない	においのある気体が発生した

4:14 ~

わかったこと
鉄と硫黄の混合物を加熱
↓ 化学変化
別の物質ができる
「硫化鉄」という物質

4:23 ~

まとめ

- ① 鉄と硫黄の混合物を加熱すると化学変化が起こり、2つの物質が生成する。
 $\text{鉄} + \text{硫黄} \rightarrow \text{硫化鉄}$
- ② 2種類以上の物質が結びついて別の物質が生成する化学変化を化合という。

P36 物質と硫黄の化合 = 硫化
硫化によりできる物質 = 硫化物

5:54 ~

2章 2時間目

【課題】

化学変化はどのように表せるのだろうか。

0:54 ~ 写す

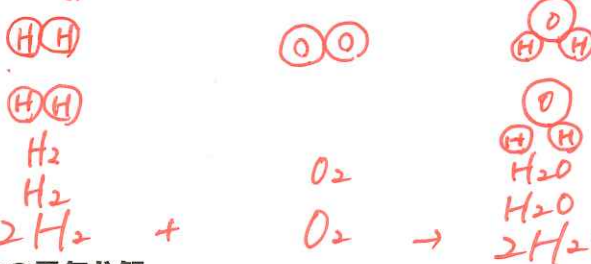
【例1】 鉄と硫黄の化合



1:49 ~ 写す



【例2】 水素と酸素の化合



水素の分子 (2) 個と
酸素の分子 (1) 個が化合して
水の分子が (2) 個できる。

5:26 ~ 写す

【例3】 水の電気分解

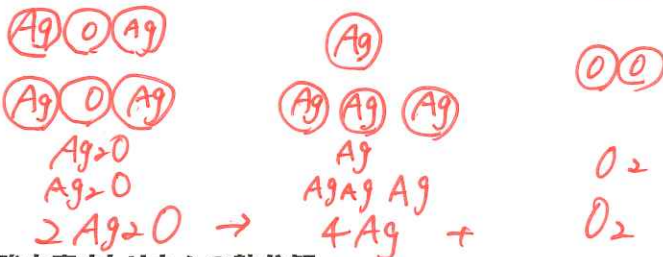


6:01 ~ 写す



6:10 ~ 写す

【例4】 酸化銀の分解



酸化銀 (2) 個が分解すると、
銀原子 (4) 個と
酸素の分子が (1) 個できる。

【例5】 炭酸水素ナトリウムの熱分解



9:03 ~ 写す

9:22 ~ 写す

【まとめ】

化学変化は化学式を用いて「化学反応式」で表す

↓
化学変化の「さか」を理解しやす