

指導計画（6時間）

時	小単元名	学習内容
1	物質どうしの結びつき	・水素と酸素が結び付いて水ができることを理解する。
2		【実験3】鉄と硫黄の結びつき ・鉄と硫黄の混合物を熱したときの変化を調べ、鉄と硫黄との反応の様子や、できた物質の性質についてまとめる。
3		・化合、化合物、化学変化との関係について理解する。 ・硫化鉄は混合物か純粋な物質か、その理由と併せて考える。
4	化学変化を原子の記号で表す	・化学式と化学反応式について理解する。 ・原子・分子のモデルを使って、化学変化を書き表す方法について理解する。 ・化学変化について、化学式を使って書き表す手順について理解する。
5		・いろいろな化学変化を、原子・分子のモデルを使いながら考える。
6		・化学反応式をつくるとき、右辺と左辺の原子の種類と数が等しくなることを理解する。 ・水素と酸素の化合を化学反応式で書き表す手順について理解し、原子・分子のモデルや化学式を使って、右辺と左辺の原子の数を合わせ、化学反応式で書く。 ・ H_2 と $2H$ 、 $2H_2$ との違いについて理解する。