

2.いろいろな化学変化

目標時間
30分

- (1) 2種類以上の物質が結びついて別の物質が生成するような化学変化。
- (2) 酸素との化合。
- (3) (2)のうち、光や熱を出しながら激しく進むもの。
- (4) マグネシウムリボンを塩酸に入れると発生する気体。
- (5) マグネシウムを加熱させた後、塩酸に入れるとどうなるか。
- (6) マグネシウムを加熱した後の物質。
- (7) マグネシウムを加熱させたときの化学反応式。
- (8) 鉄を加熱させたときの化学反応式。
- (9) 炭(炭素)を燃焼させると発生する気体。
- (10)(9)のときの化学反応式。
- (11) 水素が燃焼するときの化学反応式。
- (12) 有機物を燃焼させると何と何が発生するか。
- (13) 酸化物から酸素をとり去る化学変化。
- (14) 酸化銅の色。
- (15) 酸化銅に炭を混ぜて、加熱すると発生する気体。
- (16)(15)のとき酸化銅は何に変わっているか。
- (17)(15)のときの化学反応式。
- (18)(15)のとき酸化されている物質。
- (19)(15)のとき還元されている物質。
- (20) 鉄と硫黄の混合物に磁石を近づけると引きつけられるか。
- (21) 鉄と硫黄の混合物に塩酸を加えると発生する気体。
- (22) 鉄と硫黄の混合物を加熱させ、その後磁石を近づけると引きつけられるか。
- (23) 鉄と硫黄の混合物を加熱させ、その後塩酸を加えると発生する気体。
- (24) 鉄と硫黄が化合するときの化学反応式。
- (25) 銅と硫黄を化合するときの化学反応式。
- (26) 物質と硫黄との化合。
- (27)(26)によってできる物質。

日付	1回目
----	-----

日付	2回目
----	-----

日付	3回目
----	-----