

目的:

理解しよう・覚えよう

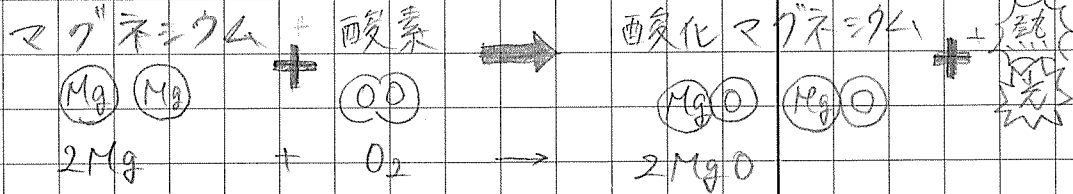
大切な問題

注意しよう

やってみよう

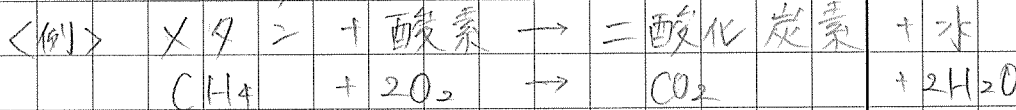
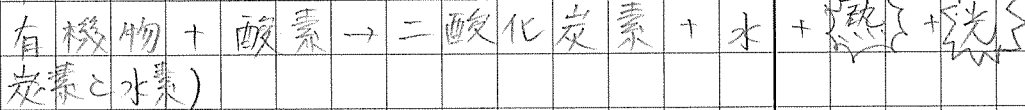
まとめ

<金属の燃焼>(酸化)

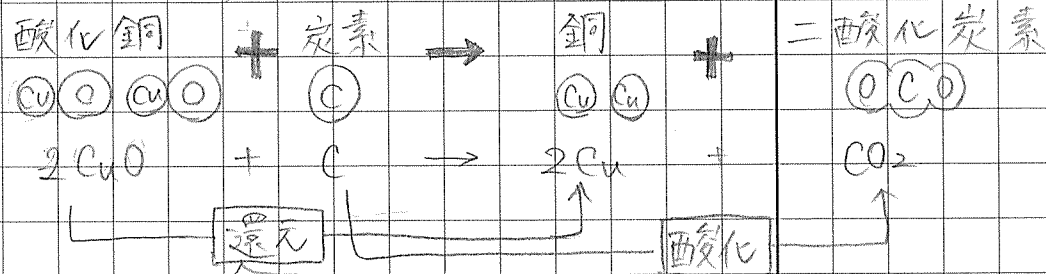


→ 金属を加熱すると光を出して燃える。加熱後の物質は金属の性質が失われ、塩酸に入れたとき気体は発生せず、加熱前の質量が大くなる。

<有機物の燃焼>



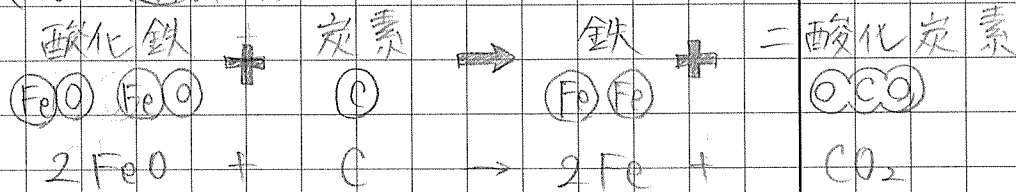
<酸化銅の炭素による還元>



酸化銅から炭素と反応する化学変化 (酸化と炭素との化合)

→ 酸化と還元は、一つの化学変化の中で同時に起こる。

<他の還元例>



→ 酸化鉄は還元されて鉄になり、炭素は酸化されて二酸化炭素になる。

目的:

理解しよう・覚えよう

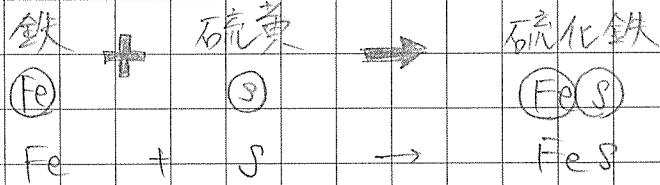
大切な問題

注意しよう

やってみよう

まとめ

<硫黄との化合>

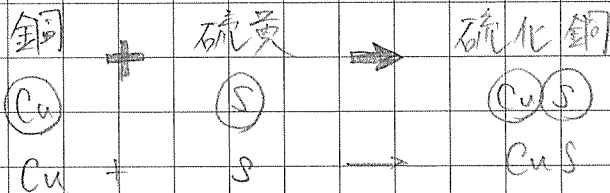


→ 鉄と硫黄を混合し加熱すると、光と熱を出す激しい化学変化が起こり、硫化鉄という物質ができる。この

→ この化学反応では、いったん反応が始まると、加熱しなくても反応が続く。

→ 反応前の鉄と硫黄の混合物は、混じっているだけなので、鉄は磁石に引きつけられ、塩酸と反応して水素を発生し、硫黄は磁石にも塩酸とも反応しない。

○ → 反応後の硫化鉄は磁石に付き、塩酸と反応して硫化水素というにおいのある有毒な気体を発生する。



→ 銅板に硫黄の粉末をのせて放置しておくと、粉末をのせていた部分が黒くくすみ、硫化銅ができる。(変化はおだやか)

○ → 硫黄の中に銅線を入れて加熱すると、青みがかつた黒色の硫化銅ができる。(変化は激しい)

◇ 硫化... 物質と硫黄との化合を「硫化」といい、硫化によってできる物質を「硫化物」という

目的:

□理解しよう・覚えよう

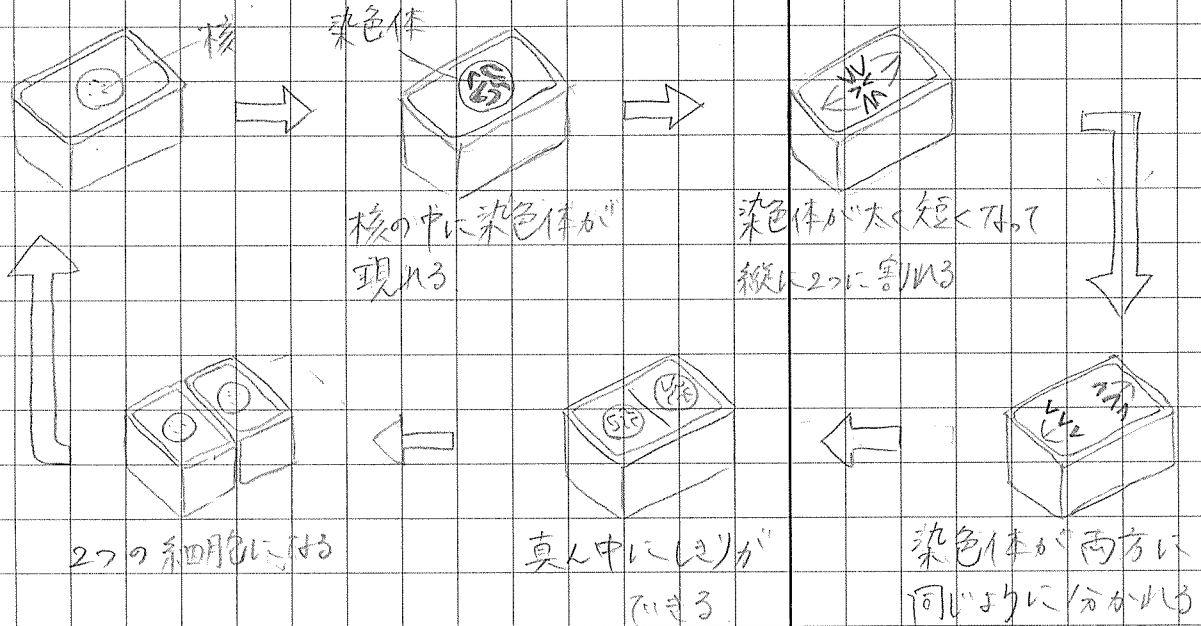
□大切な問題

□注意しよう

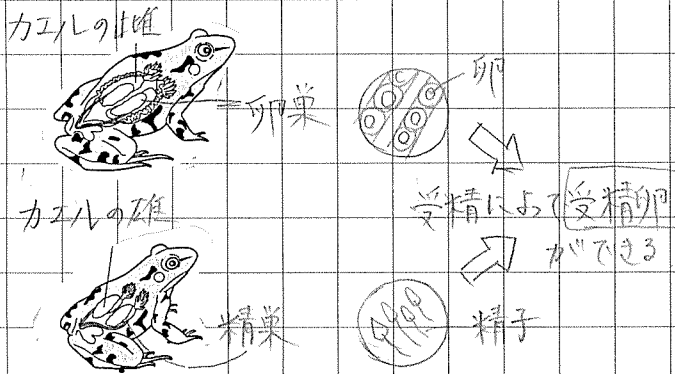
□やってみよう

□まとめ

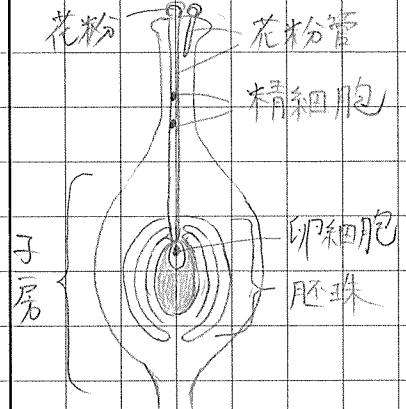
<体細胞分裂のしくみ>



<動物の受精>



<植物の受精>



<対立形質純系の親のかけ合わせ>

	A	A	A - 優性形質
a	Aa	Aa	a - 劣性形質
a	Aa	Aa	

<子どもシのかけ合わせ>

	A	a
A	AA	Aa
a	Aa	aa