

中学2年生で習う「化学反応式」

年 組 番 氏名

化学変化（反応）

分解 1つの物質が2つ以上の物質に分かれる

熱分解

熱によって分解を行う

ex. 酸化銀の加熱・炭酸水素ナトリウムの加熱

電気分解

電気によって分解を行う

ex. 水や塩化銅に電気を流す

化合 2つ以上の物質から1つの物質ができる

酸化

物質が酸素と化合する

ex. 銅の加熱・マグネシウムの加熱

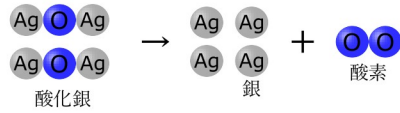
硫化

物質が硫黄と化合する

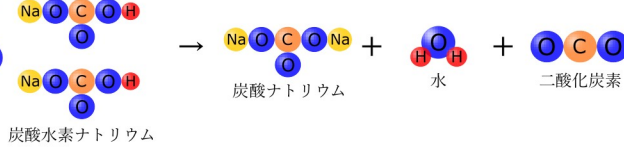
ex. 鉄や銅と硫黄を加熱

熱分解

酸化銀の熱分解

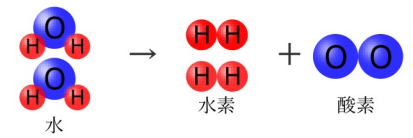


炭酸水素ナトリウムの熱分解



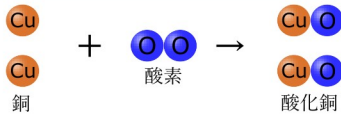
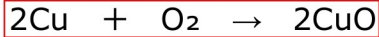
電気分解

水の電気分解

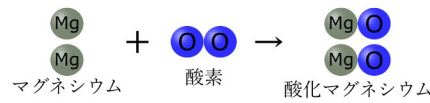
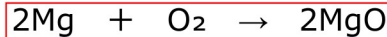


酸化

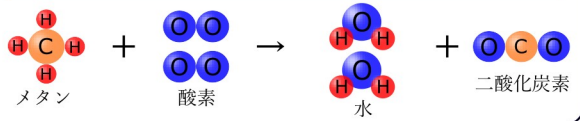
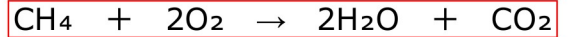
銅の酸化



マグネシウムの燃焼



メタンの燃焼



硫化

鉄と硫黄の化合

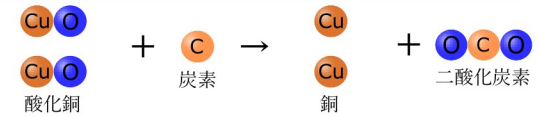
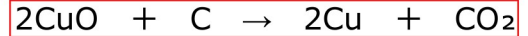


銅と硫黄の化合



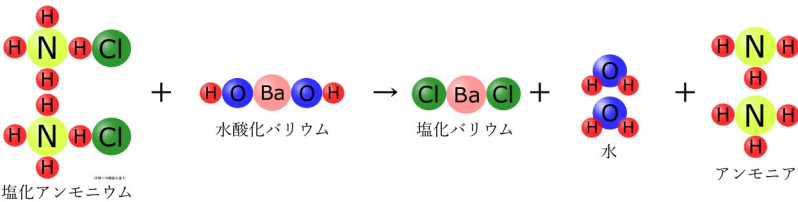
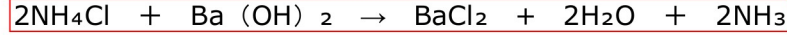
還元

酸化銅の還元



吸熱反応

塩化アンモニウムと水酸化バリウムの吸熱反応



これだけは覚えておこう！

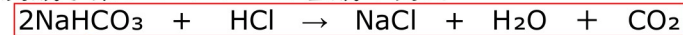


<https://hario-science.com>



質量保存の法則

炭酸水素ナトリウムと塩酸の反応



炭酸ナトリウムと塩化カルシウムの沈殿

