

## 酸化還元反応か否かの見分け方

主な無機化学反応には、

酸化還元反応・中和反応・弱酸（弱塩基）遊離反応・揮発性酸遊離反応・沈殿反応がある。

中和・弱酸（弱塩基）遊離・揮発性酸遊離・沈殿生成は、  
陽イオンと陰イオンの組み合わせが変わるだけの反応だから、  
酸化還元反応ではない。

また、

単体が化合物になったり、化合物が単体になったりする反応は、  
単体の原子の酸化数が 0 であるのに対し、  
化合物中のその原子の酸化数は 0 でないことから、  
酸化還元反応である。