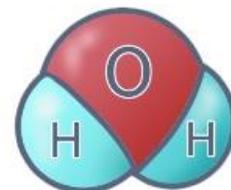
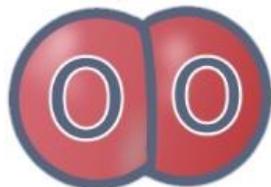


分子

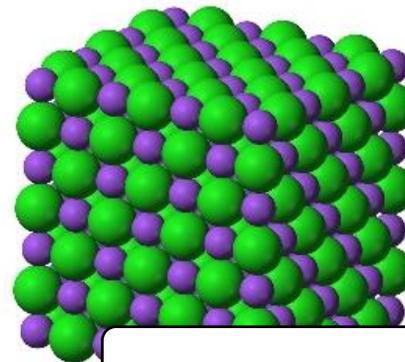
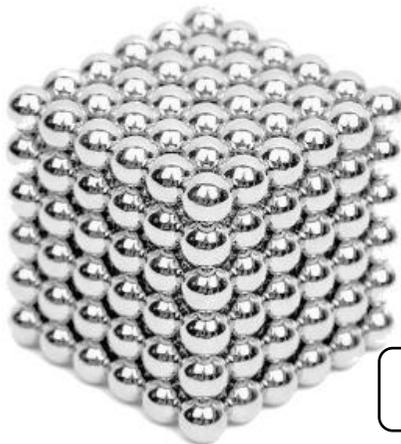
つくる

を



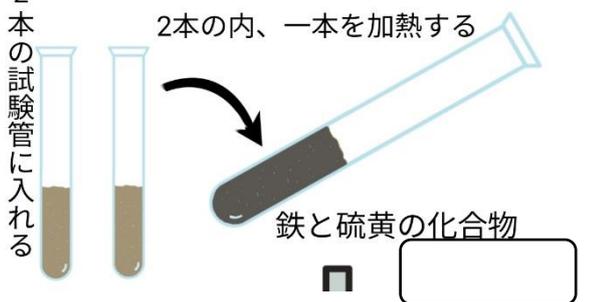
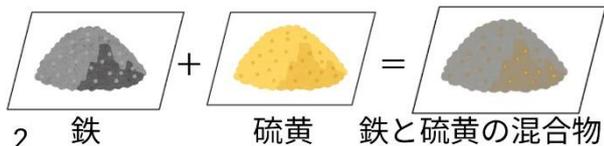
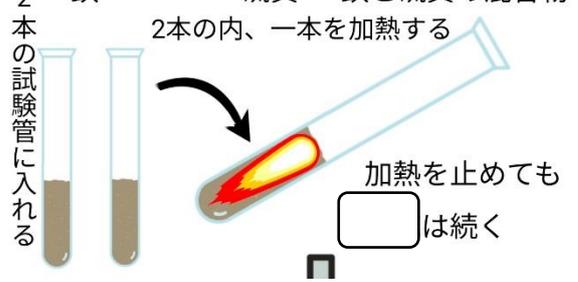
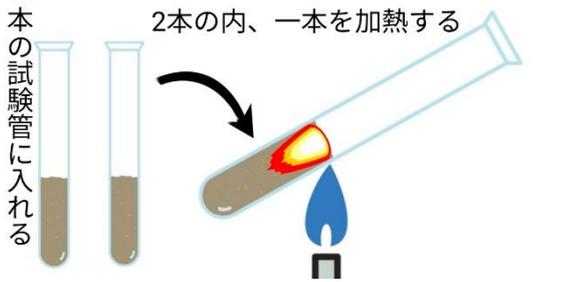
つくらない

を



___年___組___番 氏名___

鉄と硫黄の化合



【見た目】

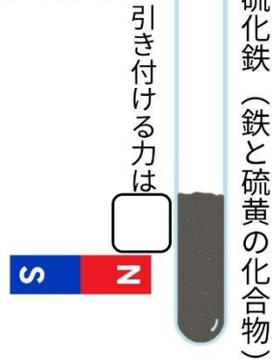
黒っぽい
 ボロボロと崩れる

硫化鉄（鉄と硫黄の化合物）

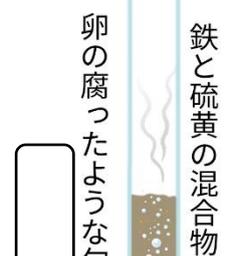
灰色っぽい
 サラサラ

鉄と硫黄の混合物

【磁石】

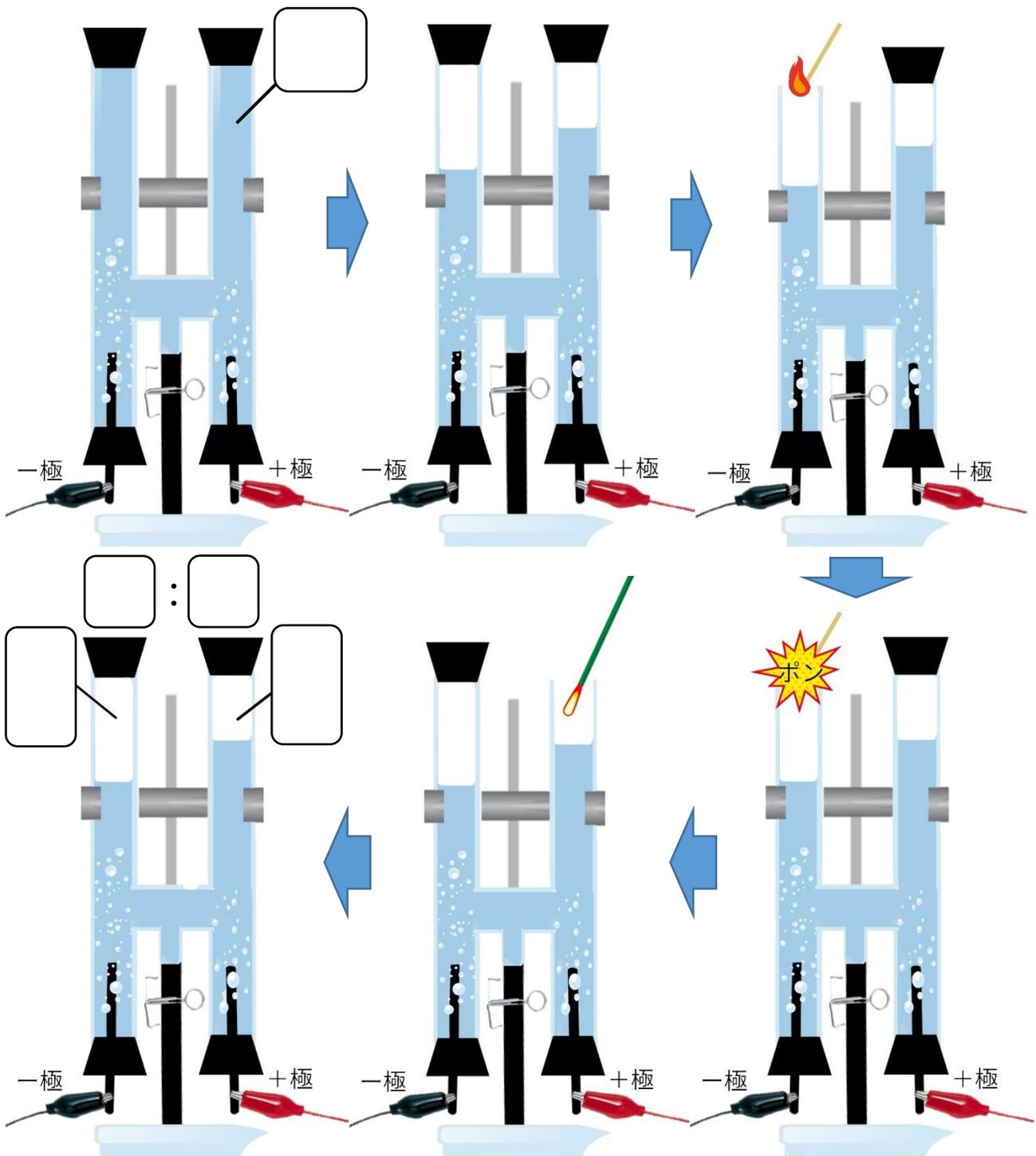


【塩酸】



年 組 番 氏名 _____

水の電気分解



____年 ____組 ____番 氏名_____

塩化銅水溶液の電気分解

水溶液

一極 +極 一極 +極

一極 +極

【炭素棒の様子】 【気体の匂い】

一極の炭素棒

色で と光る

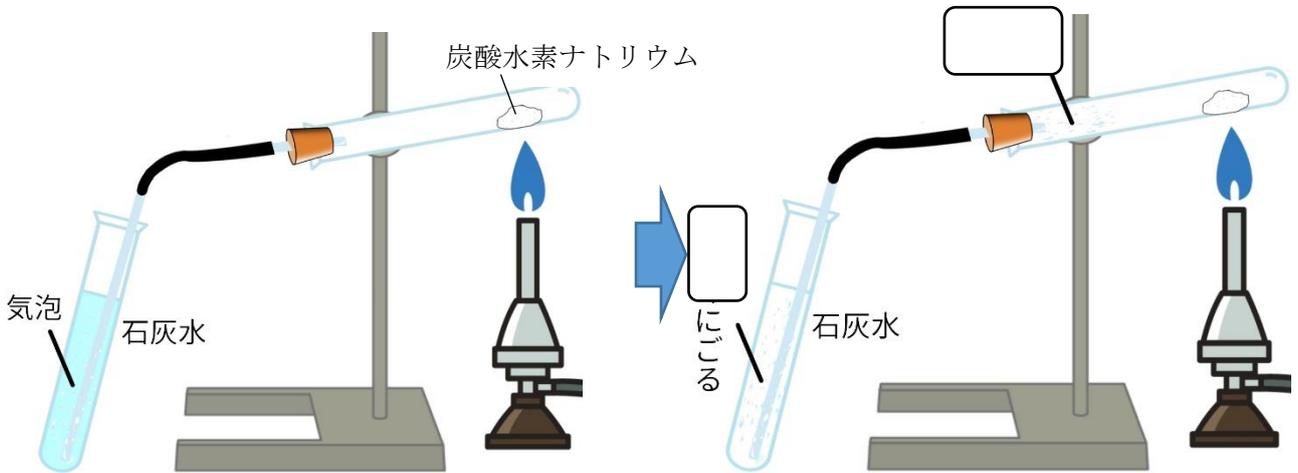
であることが分かる

の匂い =

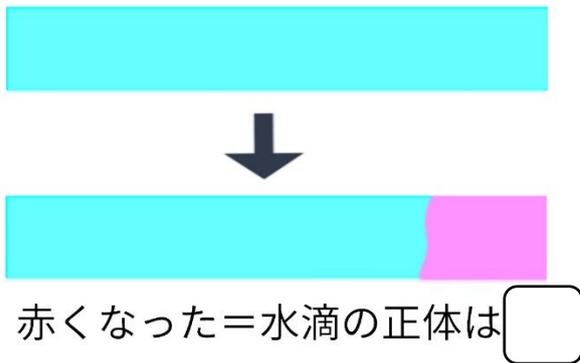
一極 +極

年 組 番 氏名

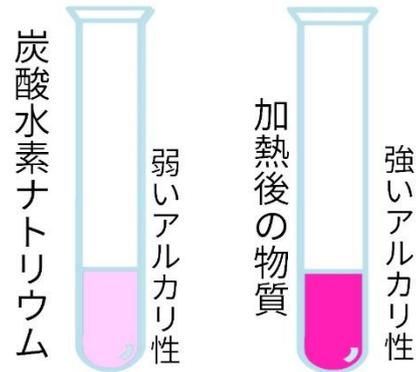
炭酸水素ナトリウムの熱分解



塩化コバルト紙に水滴をつけるると...



フェノールフタレイン溶液を加えると...



この実験から分かること

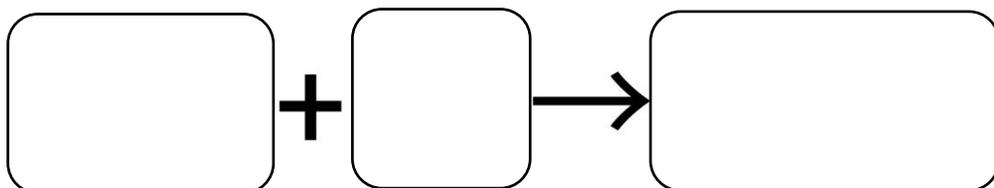
炭酸水素ナトリウムは加熱すると 、、強いアルカリ性を示す物質の3つに された。

強いアルカリ性を示した物質は、 である。

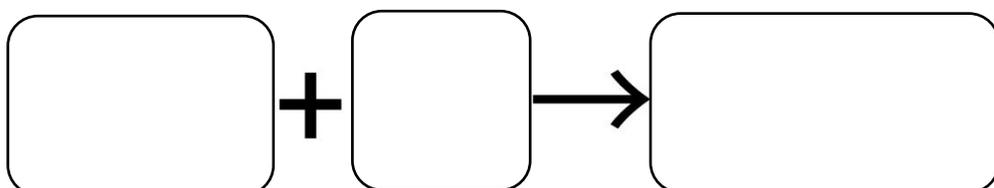
___年___組___番 氏名_____

化学反応式の作り方

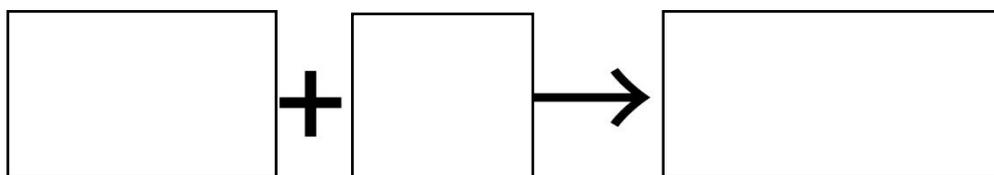
1、化学変化を物質名と式で表す



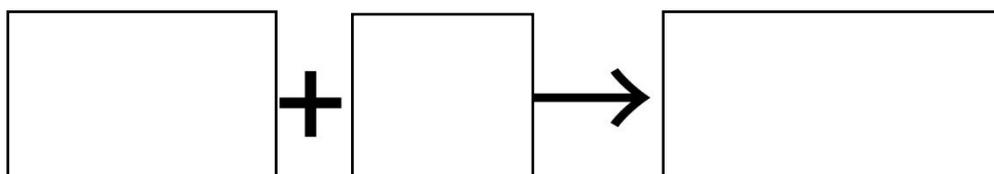
2、物質名を化学式にする



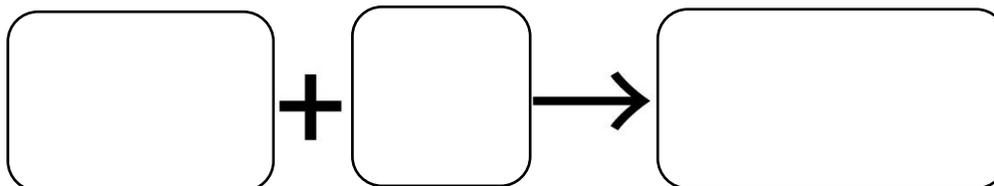
3、化学式をモデルにする



4、矢印の左右で原子の数が等しくなるように分子をふやす

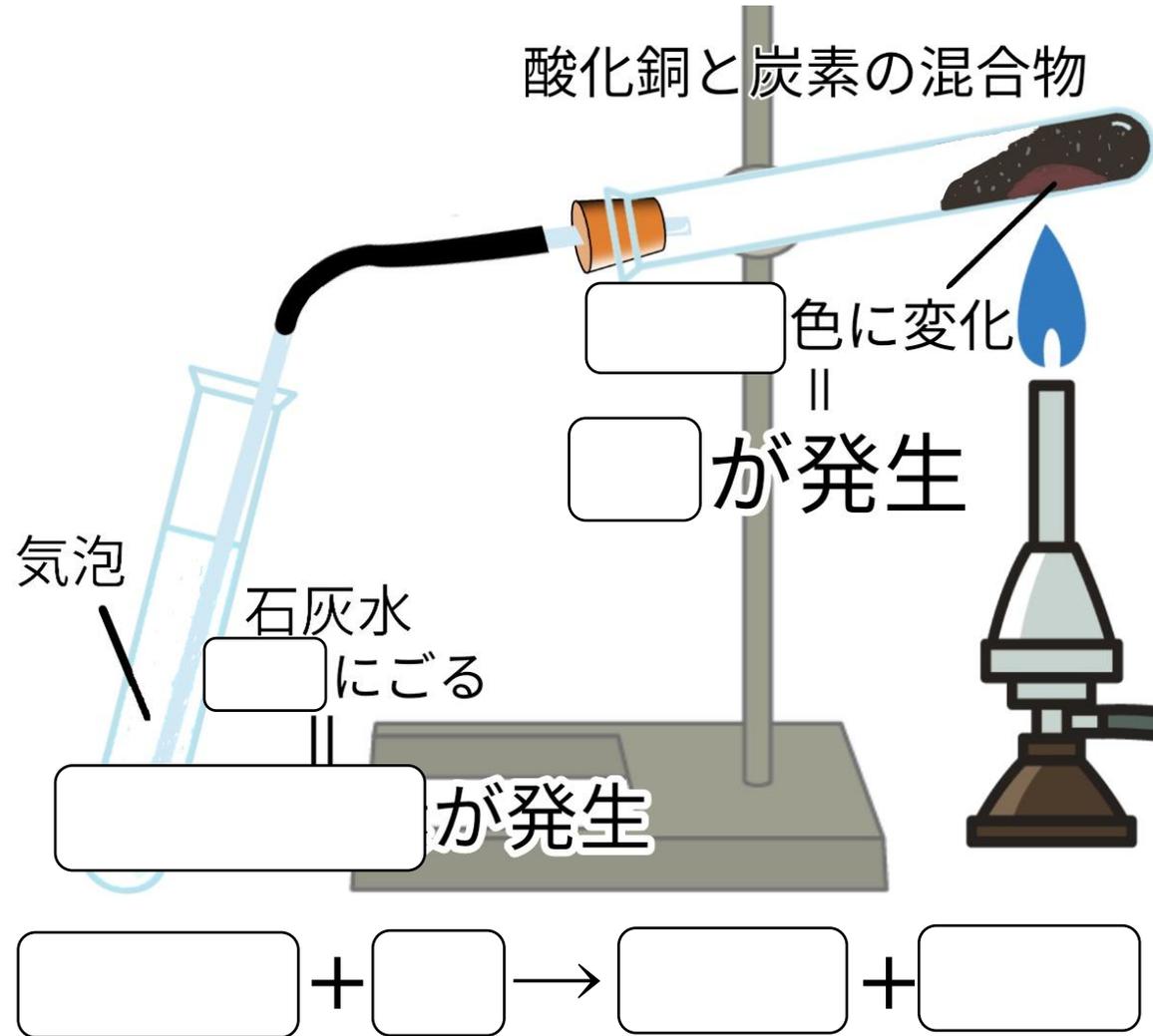


5、モデルを化学式にする



___年___組 ___番 氏名_____

炭素による酸化銅の還元



____年____組____番 氏名_____