

# 1 1. 物質の成り立ちといろいろな化学式

<物質の成り立ち>

物質はそれ以上分割することのできない 分子 という粒子でできている。

種類によって質量や大きさが決まっている。

～記号～

水素→ 塩素→ ナトリウム→ 酸素→ 硫黄→

マグネシウム→ 炭素→ 鉄→ カルシウム→

窒素→ 銀→ 銅→

いくつかの原子が結びついた粒子を 分子 という。

1種類の原子だけでできている物質を 単原子分子 といい、

2種類以上の原子でできている物質を 多原子分子 という。

(2種類以上の物質が結びついて新しい物質ができる化学変化を 化合 という。例. 鉄+硫黄=硫化鉄)

そして物質を原子記号で表したものを化学式という。

～化学式～

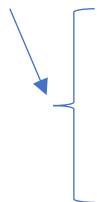
水素→ $H_2$  酸素→ $O_2$  塩素→ $Cl_2$  酸化銀→ 酸化銅→ $CuO$

水→ $H_2O$  塩化ナトリウム→ アンモニア→ 硫化鉄→

## <いろいろな化学変化>

化学変化→物質がもとの物質とは性質の違う別の物質に変わる変化

分解→1種類の物質が2種類以上に分かれる化学変化



…物質が酸素と化合すること。

これによってできた物質を            という。

…激しく熱や光を出しながら酸化すること。

…酸化物から酸素を取り除く化学変化

