

分子…いくつかの原子が結びついてできた、物質の性質を示すいちばん小さな粒。

1種類の原子でできている**単体**と2種類以上の原子でできている**化合物**に分けられる。

化学式…分子は**化学式**を用いて表す。

その物質（分子）を作っている原子の種類を**原子の記号**で表す。

その物質（分子）の最小単位にふくまれる原子の数は**原子記号の右下**に小さく書く。

よく出る化学式

① 単体

水素	$H_2$	酸素	$O_2$
窒素	$N_2$	塩素	$Cl_2$
炭素	$C$	硫黄	$S$
鉄	$Fe$	銅	$Cu$
銀	$Ag$	亜鉛	$Zn$
ナトリウム	$Na$	カリウム	$K$
カルシウム	$Ca$	マグネシウム	$Mg$
バリウム	$Ba$	アルミニウム	$Al$

## ② 化合物

水	$\text{H}_2\text{O}$	二酸化炭素	$\text{CO}_2$
アンモニア	$\text{NH}_3$	塩化水素	$\text{HCl}$
酸化鉄	$\text{FeO}$	酸化銅	$\text{CuO}$
酸化銀	$\text{Ag}_2\text{O}$	酸化マグネシウム	$\text{MgO}$
酸化カルシウム	$\text{CaO}$	酸化アルミニウム	$\text{Al}_2\text{O}_3$
硫化鉄	$\text{FeS}$	硫化銅	$\text{CuS}$
硫化水素	$\text{H}_2\text{S}$		
塩化鉄	$\text{FeCl}_2$	塩化銅	$\text{CuCl}_2$
塩化銀	$\text{AgCl}$	塩化ナトリウム	$\text{NaCl}$
塩化アンモニウム	$\text{NH}_4\text{Cl}$		
水酸化ナトリウム	$\text{NaOH}$	水酸化カリウム	$\text{KOH}$
水酸化カルシウム	$\text{Ca(OH)}_2$	水酸化バリウム	$\text{Ba(OH)}_2$
炭酸	$\text{H}_2\text{CO}_3$	炭酸カルシウム	$\text{CaCO}_3$
炭酸水素ナトリウム	$\text{NaHCO}_3$	炭酸ナトリウム	$\text{Na}_2\text{CO}_3$
硫酸	$\text{H}_2\text{SO}_4$	硫酸ナトリウム	$\text{Na}_2\text{SO}_4$
硫酸カルシウム	$\text{CaSO}_4$	硫酸バリウム	$\text{BaSO}_4$