

【1】原子記号

非金属 ← | → 金属

水素	炭素	ナトリウム	マグネシウム	アルミニウム
H	C	Na	Mg	Al
窒素	酸素	カリウム	カルシウム	鉄
N	O	K	Ca	Fe
硫黄	塩素	銅	亜鉛	銀
S	Cl	Cu	Zn	Ag

【2】化学式

水素	酸素	窒素	塩素	アンモニア
H ₂	O ₂	N ₂	Cl ₂	NH ₃
塩化ナトリウム(食塩)	酸化マグネシウム	酸化銅	塩化銅	水酸化ナトリウム
NaCl	MgO	CuO	CuCl ₂	NaOH
塩酸	二酸化炭素	水	硫化鉄	メタン
HCl	CO ₂	H ₂ O	FeS	CH ₄

【3】化学反応式

① 鉄 + 硫黄 → 硫化鉄	$\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$
② 水素 + 酸素 → 水	$2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$
③ 水 → 水素 + 酸素	$2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
④ 酸化銀 → 銀 + 酸素	$2\text{Ag}_2\text{O} \rightarrow 4\text{Ag} + \text{O}_2$
⑤ 炭酸水素ナトリウム → 炭酸ナトリウム + 水 + 二酸化炭素	$2\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
⑥ 銅 + 酸素 → 酸化銅	$2\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CuO}$
⑦ マグネシウム + 酸素 → 酸化マグネシウム	$2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$
⑧ 炭素 + 酸素 → 二酸化炭素	$\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$
⑨ 酸化銅 + 炭素 → 銅 + 二酸化炭素	$2\text{CuO} + \text{C} \rightarrow 2\text{Cu} + \text{CO}_2$
⑩ 酸化銅 + 水素 → 銅 + 水	$\text{CuO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$
⑪ 硫酸 + 塩化バリウム → 塩酸 + 硫酸バリウム	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow 2\text{HCl} + \text{BaSO}_4$
⑫ 炭酸水素ナトリウム + 塩酸 → 塩化ナトリウム + 水 + 二酸化炭素	$\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
⑬ メタン + 酸素 → 二酸化炭素 + 水	$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
⑭ プロパン + 酸素 → 二酸化炭素 + 水	$\text{C}_3\text{H}_8 + 5\text{O}_2 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$
⑮ 塩化銅 → 銅 + 塩素	$\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{Cl}_2$
⑯ 塩酸 → 水素 + 塩素	$2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{Cl}_2$
⑰ 硝酸 + 水酸化カリウム → 硝酸カリウム + 水	$\text{HNO}_3 + \text{KOH} \rightarrow \text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
⑱ 硫酸 + 水酸化バリウム → 硫酸バリウム + 水	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
⑲ 塩酸 + 水酸化ナトリウム → 塩化ナトリウム + 水	$\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$