

### 3年生で出てくる化学式・化学反応式！

#### ～化学式 ver～

銅	Cu	硫酸銅	CuSO <sub>4</sub>	水酸化バリウム	Ba(OH) <sub>2</sub>
塩素	Cl <sub>2</sub>	アンモニア	NH <sub>3</sub>	水酸化カリウム	KOH
塩化銅	CuCl <sub>2</sub>	亜鉛	Zn	塩化ナトリウム	NaOH
塩酸	HCl	アルミニウム	Al	酢酸	CH <sub>3</sub> COOH
水素	H <sub>2</sub>	マグネシウム	Mg	水酸化カルシウム	Ca(OH) <sub>2</sub>
硝酸	HNO <sub>3</sub>	炭酸	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	硫酸バリウム	BaSO <sub>4</sub>
硫酸	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	硝酸カリウム	KNO <sub>3</sub>		

#### ～化学反応式 ver～

塩化銅の電気分解	$\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{Cl}_2$
塩酸の電気分解	$2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{Cl}_2$
水素と酸素の化合（燃料電池）	$2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$
塩酸と水酸化ナトリウムを混ぜる	$\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
硝酸と水酸化カリウムを混ぜる	$\text{HNO}_3 + \text{KOH} \rightarrow \text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
硫酸と水酸化バリウムを混ぜる	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ba(OH)}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$