

■ 分解 ■

塩化銅→銅+塩素	$\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{Cl}_2$
塩酸→水素+塩素	$2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{Cl}_2$
塩化ナトリウム→ナトリウム+塩素	$2\text{NaCl} \rightarrow 2\text{Na} + \text{Cl}_2$
酸化銀→銀+酸素	$2\text{Ag}_2\text{O} \rightarrow 4\text{Ag} + \text{O}_2$
炭酸水素ナトリウム →炭酸ナトリウム+二酸化炭素+水	$2\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
水→水素+酸素	$2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$

■ 化合 ■

硫黄+酸素→二酸化硫黄	$\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2$
水素+酸素→水	$2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$
炭素+酸素→二酸化炭素	$\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$
鉄+硫黄→硫化鉄	$\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$
鉄+酸素→酸化鉄	$3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4$
銅+硫黄→硫化銅	$\text{Cu} + \text{S} \rightarrow \text{CuS}$
銅+塩素→塩化銅	$\text{Cu} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CuCl}_2$
銅+酸素→酸化銅	$2\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CuO}$
マグネシウム+酸素→酸化マグネシウム	$2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$

■ 中和 ■

塩酸+水酸化ナトリウム →塩化ナトリウム+水	$\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
硫酸+水酸化バリウム →硫酸バリウム+水	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

■ 沈殿 ■

石灰水(水炭酸カルシウム)+二酸化炭素 →炭酸カルシウム(白色沈殿)+水	$\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
塩化ナトリウム+硝酸銀 →塩化銀(白色沈殿)+硝酸ナトリウム	$\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$

■ 還元 ■

酸化銅+炭素→銅+二酸化炭素	$2\text{CuO} + \text{C} \rightarrow 2\text{Cu} + \text{CO}_2$
酸化銅+水素→銅+水	$\text{CuO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$
二酸化炭素+マグネシウム →炭素+酸化マグネシウム	$\text{CO}_2 + 2\text{Mg} \rightarrow \text{C} + 2\text{MgO}$

■ 気体の発生 ■

塩化アンモニウム+水酸化カルシウム →塩化カルシウム+アンモニア+水	$2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$
過酸化水素水→酸素+水	$2\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
亜鉛+塩酸→塩化亜鉛+水素	$\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
マグネシウム+塩酸→塩化マグネシウム+水素	$\text{Mg} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$
石灰石(炭酸カルシウム)+塩酸 →塩化カルシウム+二酸化炭素+水	$\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
炭酸水素ナトリウム+塩酸 →塩化ナトリウム+二酸化炭素+水	$\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
硫化鉄+塩酸→塩化鉄+硫化水素	$\text{FeS} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{S}$

■ 分解 ■

塩化銅→銅+塩素	
塩酸→水素+塩素	
塩化ナトリウム→ナトリウム+塩素	
酸化銀→銀+酸素	
炭酸水素ナトリウム →炭酸ナトリウム+二酸化炭素+水	
水→水素+酸素	

■ 化合 ■

硫黄+酸素→二酸化硫黄	
水素+酸素→水	
炭素+酸素→二酸化炭素	
鉄+硫黄→硫化鉄	
鉄+酸素→酸化鉄	
銅+硫黄→硫化銅	
銅+塩素→塩化銅	
銅+酸素→酸化銅	
マグネシウム+酸素→酸化マグネシウム	

■ 中和 ■

塩酸+水酸化ナトリウム →塩化ナトリウム+水	
硫酸+水酸化バリウム →硫酸バリウム+水	

■ 沈殿 ■

石灰水(水炭酸カルシウム)+二酸化炭素 →炭酸カルシウム(白色沈殿)+水	
塩化ナトリウム+硝酸銀 →塩化銀(白色沈殿)+硝酸ナトリウム	

■ 還元 ■

酸化銅+炭素→銅+二酸化炭素	
酸化銅+水素→銅+水	
二酸化炭素+マグネシウム →炭素+酸化マグネシウム	

■ 気体の発生 ■

塩化アンモニウム+水酸化カルシウム →塩化カルシウム+アンモニア+水	
過酸化水素水→酸素+水	
亜鉛+塩酸→塩化亜鉛+水素	
マグネシウム+塩酸→塩化マグネシウム+水素	
石灰石(炭酸カルシウム)+塩酸 →塩化カルシウム+二酸化炭素+水	
炭酸水素ナトリウム+塩酸 →塩化ナトリウム+二酸化炭素+水	
硫化鉄+塩酸→塩化鉄+硫化水素	