

☆中学校で習う「化学反応式」一覧☆

__年__組__番 氏名



反応

化学反応式

酸化銀の熱分解	$2\text{Ag}_2\text{O} \rightarrow 4\text{Ag} + \text{O}_2$
炭酸水素ナトリウムの熱分解	$2\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
水の電気分解	$2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
塩酸の電気分解	$2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{Cl}_2$
塩化銅の電気分解	$\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{Cl}_2$
銅の酸化	$2\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CuO}$
マグネシウムの燃焼	$2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$
メタンの燃焼	$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
鉄と硫黄の化合	$\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$
銅と硫黄の化合	$\text{Cu} + \text{S} \rightarrow \text{CuS}$
酸化銅の還元	$2\text{CuO} + \text{C} \rightarrow 2\text{Cu} + \text{CO}_2$
炭酸水素ナトリウムと塩酸の反応	$\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
炭酸ナトリウムと塩化カルシウムの沈殿	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CaCl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{CaCO}_3$
塩酸と水酸化ナトリウムの中和	$2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{BaCl}_2 + 2\text{NH}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$
硫酸と水酸化バリウムの中和	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
塩化アンモニウムと水酸化バリウムの吸熱反応	$2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{BaCl}_2 + 2\text{NH}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$