

次の式に係数をつけ、化学反応式を正しい形にしろ。

- ①  $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{O}_2$  水の電気分解
- ②  $\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CuO}$  銅の酸化(銅を熱する。)
- ③  $\text{Ag}_2\text{O} \rightarrow \text{Ag} + \text{O}_2$  酸化銀の分解 (酸化銀を熱する。)
- ④  $\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$  炭酸水素ナトリウムの分解
- ⑤  $\text{CuO} + \text{C} \rightarrow \text{Cu} + \text{CO}_2$  酸化銅の還元(酸化銅から酸素を取り除く。)
- ⑥  $\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightarrow \text{NH}_3$  水素と窒素を化合させ、アンモニアを生成する。
- ⑦  $\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{Cl}_2$  塩化水素の分解(塩酸の電気分解)
- ⑧  $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$  マグネシウムの酸化(マグネシウムを熱する。)
- ⑨  $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$  メタンの燃焼