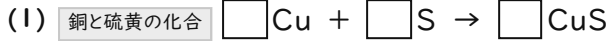
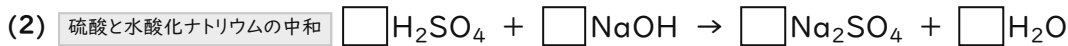


□に入る係数を、左から順に書きなさい。1 になるところも 1 と書くこと。

化学反応式のきまり	左辺(反応前)と右辺(反応後)で、原子の種類と数が等しい。化学式そのものは変えず、前につける係数だけで数をそろえる
係数の書き方	係数は最も簡単な整数の比にする。式に書くときは 1 は書かない(例 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$)
答え方	この問題では、□に入る数を左から順に書く。1 になるところも 1 と書く
そろえ方のコツ	数の多い原子・1 か所にしか出てこない原子からそろえる。最後に酸素をそろえるとうまくいくことが多い



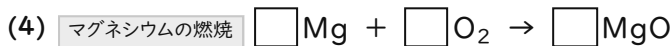
答 _____



答 _____



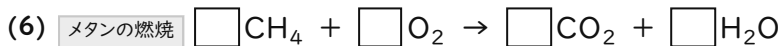
答 _____



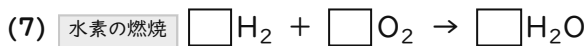
答 _____



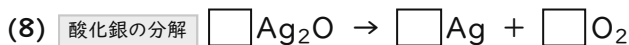
答 _____



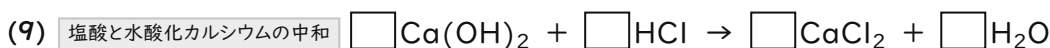
答 _____



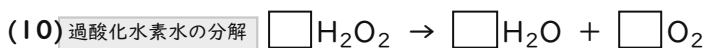
答 _____



答 _____



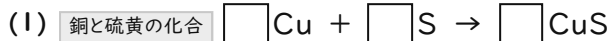
答 _____



答 _____

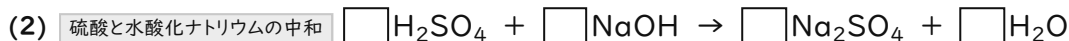
□に入る係数を、左から順に書きなさい。1 になるところも 1 と書くこと。

化学反応式のきまり	左辺(反応前)と右辺(反応後)で、原子の種類と数が等しい。化学式そのものは変えず、前につける係数だけで数をそろえる
係数の書き方	係数は最も簡単な整数の比にする。式に書くときは 1 は書かない(例 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$)
答え方	この問題では、□に入る数を左から順に書く。1 になるところも 1 と書く
そろえ方のコツ	数の多い原子・1 か所にしか出てこない原子からそろえる。最後に酸素をそろえるとうまくいくことが多い



答 1 1 1

完成した式 $\text{Cu} + \text{S} \rightarrow \text{CuS}$



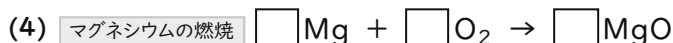
答 1 2 1 2

完成した式 $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$



答 1 2 1 1 1

完成した式 $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$



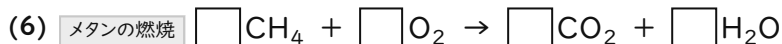
答 2 1 2

完成した式 $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$



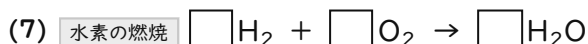
答 1 1 1 1

完成した式 $\text{CuO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$



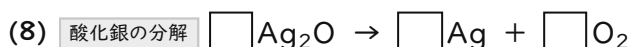
答 1 2 1 2

完成した式 $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$



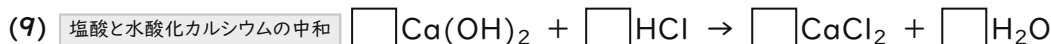
答 2 1 2

完成した式 $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$



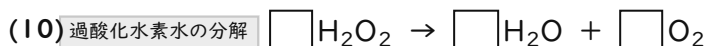
答 2 4 1

完成した式 $2\text{Ag}_2\text{O} \rightarrow 4\text{Ag} + \text{O}_2$



答 1 2 1 2

完成した式 $\text{Ca(OH)}_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$



答 2 2 1

完成した式 $2\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$