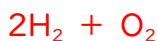


次の化学反応式を書きなさい。

得点 _____ /18

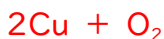
1 水素と酸素の化合



→



2 銅の酸化



→



3 炭素の燃焼



→



4 鉄と硫黄の化合



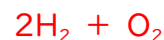
→



5 水の電気分解



→



6 酸化銅の炭素による還元



→



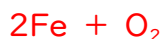
7 マグネシウムの燃焼



→



8 鉄の酸化



→



※スチールウール=鉄

9 銅と硫黄の化合



→



10 酸化銀の分解



→



11 炭酸水素ナトリウムの熱分解



→



12 酸化銅の水素による還元



→



13 炭酸水素ナトリウム水と
塩酸の反応



→



14 塩酸の電気分解



→



15 塩化銅水溶液の電気分解



→



16 水酸化ナトリウム水溶液と
塩酸の中和



→



17 水酸化バリウム水溶液と
硫酸の中和



→



18 メタンの燃焼



→



次の化学反応式では、何から何ができただか、物質名を書きなさい。

得点 _____ /18

1	$2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$	水素と酸素	→	水
2	$2\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CuO}$	銅と酸素	→	酸化銅
3	$\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$	炭素と酸素	→	二酸化炭素
4	$\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$	鉄と硫黄	→	硫化鉄
5	$2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$	水	→	水素と酸素
6	$2\text{CuO} + \text{C} \rightarrow 2\text{Cu} + \text{CO}_2$	酸化銅と炭素	→	銅と二酸化炭素
7	$2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$	マグネシウムと酸素	→	酸化マグネシウム
8	$2\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{FeO}$	鉄と酸素	→	酸化鉄
9	$\text{Cu} + \text{S} \rightarrow \text{CuS}$	銅と硫黄	→	硫化銅
10	$2\text{Ag}_2\text{O} \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{Ag}$	酸化銀	→	酸素と銀
11	$2\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$	炭酸水素ナトリウム	→	炭酸ナトリウム、水、二酸化炭素
12	$\text{CuO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$	酸化銅と水素	→	銅と水
13	$\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$	炭酸水素ナトリウム	→	塩化ナトリウム、水、二酸化炭素
14	$2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{Cl}_2$	塩酸	→	水素と塩素
15	$\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{Cl}_2$	塩化銅	→	銅と塩素
16	$\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{NaCl}$	水酸化ナトリウムと塩酸	→	水と塩化ナトリウム
17	$\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{BaSO}_4$	水酸化バリウムと硫酸	→	水と硫酸バリウム
18	$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	メタンと酸素	→	二酸化炭素と水