

1 次の化学変化を化学反応式で表しなさい。

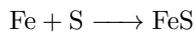
1. 鉄の硫化
2. 銅の硫化
3. 水の電気分解
4. 銅の酸化
5. マグネシウムの酸化
6. 炭素の燃焼
7. 水素の燃焼
8. 塩化銅の電気分解
9. 酸化銀の熱分解
10. 炭酸水素ナトリウムの熱分解

2 次の化学変化を化学反応式で表しなさい。

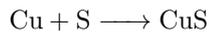
1. 硫酸ナトリウムと塩化バリウムの反応
2. 石灰石（炭酸カルシウム）と塩酸の反応
3. 酸化銅の炭素による還元
4. 酸化銅の水素による還元
5. メタン（ $\text{CH}_4$ ）の燃焼
6. エタノール（ $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ ）の燃焼
7. 塩化アンモニウム（ $\text{NH}_4\text{Cl}$ ）と水酸化バリウム（ $\text{Ba}(\text{OH})_2$ ）を混ぜると、塩化バリウム（ $\text{BaCl}_2$ ）と水ができ、アンモニアが発生する

1 次の化学変化を化学反応式で表しなさい。

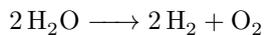
1. 鉄の硫化



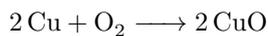
2. 銅の硫化



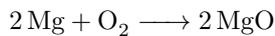
3. 水の電気分解



4. 銅の酸化



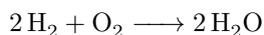
5. マグネシウムの酸化



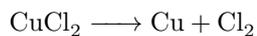
6. 炭素の燃焼



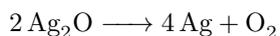
7. 水素の燃焼



8. 塩化銅の電気分解



9. 酸化銀の熱分解



10. 炭酸水素ナトリウムの熱分解

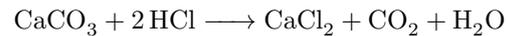


2 次の化学変化を化学反応式で表しなさい。

1. 硫酸ナトリウムと塩化バリウムの反応



2. 石灰石（炭酸カルシウム）と塩酸の反応



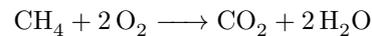
3. 酸化銅の炭素による還元



4. 酸化銅の水素による還元



5. メタン（ $\text{CH}_4$ ）の燃焼



6. エタノール（ $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ ）の燃焼



7. 塩化アンモニウム（ $\text{NH}_4\text{Cl}$ ）と水酸化バリウム（ $\text{Ba}(\text{OH})_2$ ）を混ぜると、塩化バリウム（ $\text{BaCl}_2$ ）と水ができ、アンモニアが発生する

