

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、何から何ができたか、物質名を書きなさい。

得点 _____ /18

1	$2\text{H}_2 + \text{O}_2$	→	$2\text{H}_2\text{O}$	→	_____	_____
2	$2\text{Cu} + \text{O}_2$	→	2CuO	→	_____	_____
3	$\text{C} + \text{O}_2$	→	CO_2	→	_____	_____
4	$\text{Fe} + \text{S}$	→	FeS	→	_____	_____
5	$2\text{H}_2\text{O}$	→	$2\text{H}_2 + \text{O}_2$	→	_____	_____
6	$2\text{CuO} + \text{C}$	→	$2\text{Cu} + \text{CO}_2$	→	_____	_____
7	$2\text{Mg} + \text{O}_2$	→	2MgO	→	_____	_____
8	$2\text{Fe} + \text{O}_2$	→	2FeO	→	_____	_____
9	$\text{Cu} + \text{S}$	→	CuS	→	_____	_____
10	$2\text{Ag}_2\text{O}$	→	$\text{O}_2 + 4\text{Ag}$	→	_____	_____
11	2NaHCO_3	→	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$	→	_____	_____
12	$\text{CuO} + \text{H}_2$	→	$\text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$	→	_____	_____
13	$\text{NaHCO}_3 + \text{HCl}$	→	$\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$	→	_____	_____
14	2HCl	→	$\text{H}_2 + \text{Cl}_2$	→	_____	_____
15	CuCl_2	→	$\text{Cu} + \text{Cl}_2$	→	_____	_____
16	$\text{NaOH} + \text{HCl}$	→	$\text{H}_2\text{O} + \text{NaCl}$	→	_____	_____
17	$\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$	→	$2\text{H}_2\text{O} + \text{BaSO}_4$	→	_____	_____
18	$\text{CH}_4 + 2\text{O}_2$	→	$\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	→	_____	_____