

化学反応式.3

名前



解答

問1 次の化学反応式を物質名の式で表せ。

- (1) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$ ()
- (2) $2\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CuO}$ ()
- (3) $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$ ()
- (4) $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$ ()
- (5) $2\text{Ag}_2\text{O} \rightarrow 4\text{Ag} + \text{O}_2$ ()
- (6) $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$ ()
- (7) $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$ ()
- (8) $\text{Cu} + \text{S} \rightarrow \text{CuS}$ ()
- (9) $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$ ()

問2 炭酸水素ナトリウムの分解を化学反応式で表せ。 ()

問3 炭素を空気中で燃焼させると、二酸化炭素が発生した。この化学変化を化学反応式で表せ。

()

問4 鉄と硫黄の混合物を加熱すると硫化鉄ができた。この化学変化を化学反応式で表せ。

()

問5 水の電気分解について以下の設問に答えよ。

- (1)発生する気体は何か。 ()
- (2)発生する気体の比は何か。 ()
- (3)化学反応式を答えよ。 ()

問6 銅原子20個が酸素分子と反応して酸化銅をつくるとき、酸素分子は何個必要か。

()

問7 水分子を20個つくるには、酸素分子と水素分子はそれぞれ何個必要か。

(酸素分子:) (水素分子:)

問8 二酸化炭素分子を10個つくるには、酸素分子は何個必要か。 ()

問9 酸化銀を熱分解したところ、酸素分子が5個つくられた。銀原子はいくつつくられるか。

()