

# 化学反応式.1

名前

解答

解答

- 問1 化学変化を化学式を使って表したものを何というか。 ( 化学反応式 )
- 問2 化学反応式では、式の左右で何が等しいか。 ( 原子の数 )
- 問3 水素原子4個と結びつく酸素原子はいくつか。 ( 2個 )
- 問4 次の化学反応式には誤りがある。正しい式を答えよ。
- (1)  $C + 2O \rightarrow CO_2$  (  $C + O_2 \rightarrow CO_2$  )
- (2)  $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$  (  $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$  )
- (3)  $2Mg + O \rightarrow 2MgO$  (  $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$  )
- (4)  $Cu + O_2 \rightarrow CuO$  (  $2Cu + O_2 \rightarrow 2CuO$  )
- (5)  $2H_2O \rightarrow H_2 + O_2$  (  $2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$  )
- (6)  $2Cu + Cl \rightarrow CuCl_2$  (  $Cu + Cl_2 \rightarrow CuCl_2$  )
- (7)  $Fe + S \rightarrow 2FeS$  (  $Fe + S \rightarrow FeS$  )
- (8)  $Ag_2O \rightarrow Ag + O_2$  (  $2Ag_2O \rightarrow 4Ag + O_2$  )
- (9)  $NaHCO_3 \rightarrow Na_2CO_3 + CO_2 + H_2O$  (  $2NaHCO_3 \rightarrow Na_2CO_3 + CO_2 + H_2O$  )
- 問5 次の化学変化を化学反応式で表せ。
- (1) 水素 + 酸素 → 水 (  $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$  )
- (2) 銅 + 酸素 → 酸化銅 (  $2Cu + O_2 \rightarrow 2CuO$  )
- (3) マグネシウム + 酸素 → 酸化マグネシウム (  $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$  )
- (4) 水の電気分解 (  $2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$  )
- (5) 酸化銀を加熱 (  $2Ag_2O \rightarrow 4Ag + O_2$  )
- (6) ナトリウム + 塩素 → 塩化ナトリウム (  $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$  )
- (7) 水素 + 塩素 → 塩化水素 (  $H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$  )
- (8) 銅 + 硫黄 → 硫化銅 (  $Cu + S \rightarrow CuS$  )
- (9) 鉄 + 硫黄 → 硫化鉄 (  $Fe + S \rightarrow FeS$  )
- (10) 銅 + 塩素 → 塩化銅 (  $Cu + Cl_2 \rightarrow CuCl_2$  )
- (11) 炭素 + 酸素 → 二酸化炭素 (  $C + O_2 \rightarrow CO_2$  )