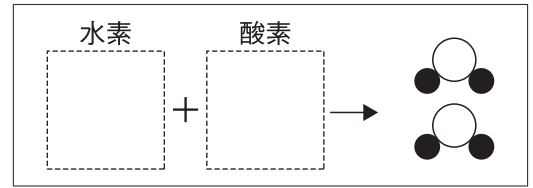


1 図は、水素の原子を●、酸素の原子を○として、水素と酸素が結びつく化学反応を、モデルを使って表そうとしたものです。



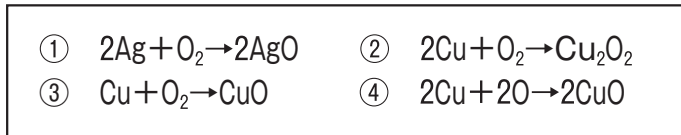
(1) この反応でできる物質は何ですか。

()

(2) 図の [] にあてはまるモデルをかきなさい。

水素 () 酸素 ()

2 銅と酸素が結びつくと、酸化銅ができます。この反応を次の①～④のように化学反応式で表そうとしました。



①～④はいずれも正しくないところがあります。正しくないところはそれぞれどこですか。次のア～オからそれぞれ選び、記号で答えなさい。

- | | |
|------------------|-------------|
| ア 原子の記号 | イ 酸素の分子の表し方 |
| ウ 反応の前後における原子の数 | エ 酸化銅の化学式 |
| オ 反応の前後における原子の種類 | |

① () ② ()
③ () ④ ()

マグネシウムと酸素が結びついて酸化マグネシウムができる反応は、 $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$ で表すことができます。

(1) 酸素の分子が 20 個のとき、反応するマグネシウムの原子は何個ですか。

()

(2) 酸素の分子が 30 個のとき、酸化マグネシウムはいくつできますか。

()

組

番 名前

かかった時間

正解数

分

1 (1) 水

(2) 水素  酸素 

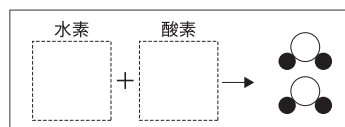
2 ① ア ② エ ③ ウ ④ イ

3 (1) 40 個


(2) 60 個

間違った問題を確認してみよう！

1 図は、水素の原子を●、酸素の原子を○として、水素と酸素が結びつく化学反応を、モデルを使って表そうとしたものです。



(1) この反応のできる物質は何ですか。
()

(2) 図の  にあてはまるモデルをかきなさい。
水素 () 酸素 ()

2 銅と酸素が結びつくと、酸化銅ができます。この反応を次の①～④のように化学反応式で表そうとしました。

- | | |
|---|---|
| ① $2\text{Ag} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{AgO}$ | ② $2\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Cu}_2\text{O}_2$ |
| ③ $\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CuO}$ | ④ $2\text{Cu} + 2\text{O} \rightarrow 2\text{CuO}$ |

①～④はいずれも正しくないところがあります。正しくないところはそれぞれどこですか。次のア～オからそれぞれ選び、記号で答えなさい。

- | | |
|------------------|-------------|
| ア 原子の記号 | イ 酸素の分子の表し方 |
| ウ 反応の前後における原子の数 | エ 酸化銅の化学式 |
| オ 反応の前後における原子の種類 | |

① () ② ()
③ () ④ ()

マグネシウムと酸素が結びついて酸化マグネシウムができる反応は、 $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$ で表すことができます。

(1) 酸素の分子が 20 個のとき、反応するマグネシウムの原子は何個ですか。
()

(2) 酸素の分子が 30 個のとき、酸化マグネシウムはいくつできますか。
()