

化学反応式

単元 化学反応式

化学変化を化学式で表したものを
化学反応式という。

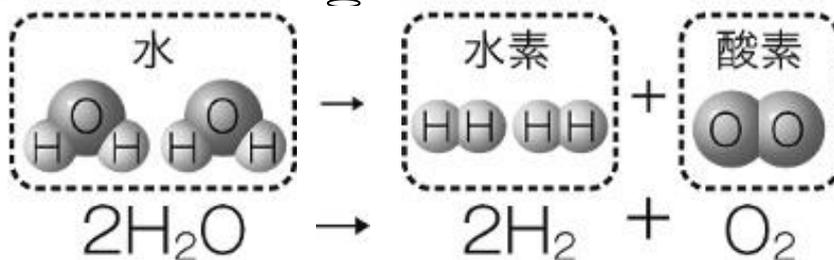
化学変化	化学反応式
酸化銀 → 銀 + 酸素	$2\text{Ag}_2\text{O} \rightarrow 4\text{Ag} + \text{O}_2$
鉄 + 硫黄 → 硫化鉄	$\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$
銅 + 酸素 → 酸化銅	$2\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CuO}$
マグネシウム + 酸素 → 酸化マグネシウム	$2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$

化学反応式の作り方

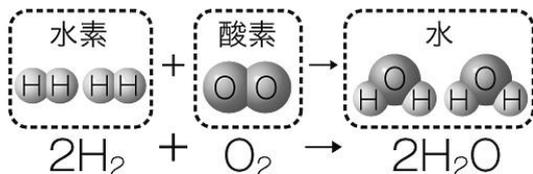
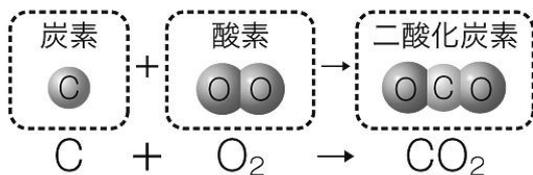
- ① 反応前の物質を左側に、反応後の物質を右側に書く。
- ② それぞれの物質を化学式で表す。
- ③ 右側と左側で原子の種類と数が等しくなるようにする。

化学反応式とモデル図は
セットで覚えていこう！

苦手な人はテストはこのページに
ある化学反応式を丸暗記しちゃおう！



覚えよう 化学反応式



☆ ワンポイントアドバイス ☆

この後に学習する、酸化や還元化学反応式とモデル図はとても
テストに出やすいところだよ。しっかりと暗記をしよう！

A 問題 基本問題にチャレンジ!

[問題]

次の文の①～④に適語を入れよ。

分子を記号と数字で表したものを(①)という。化学変化を(①)で表したものを(②)という、(②)では、化学変化の前後で(③)の種類と(④)は等しくなる。

①	②	③	④
---	---	---	---

[問題]

次に示す化学変化を化学反応式で表したい。()の中に適当な化学式を書きなさい。

水素の燃焼 水素分子 + 酸素分子 → 水分子

化学反応式 2H₂ + (①) → (②)

①	②
---	---

B 問題 目指せ高得点!

[問題]

次の式に係数をつけ、化学反応式を正しく表しなさい。

- (1) H₂O → H₂ + O₂
- (2) Cu + O₂ → CuO
- (3) Ag₂O → Ag + O₂

(1)	(2)
(3)	

[問題2]

次の式に係数をつけ、化学反応式を正しく表しなさい。

- (1) H₂O → H₂ + O₂
- (2) Ag₂O → Ag + O₂
- (3) NaHCO₃ → Na₂CO₃ + CO₂ + H₂O

(1)	(2)
(3)	

教科書超重要語句チェックプリント 中2理科

解答

A 問題 基本問題にチャレンジ!

[問題]

次の文の①～④に適語を入れよ。

分子を記号と数字で表したものを(①)という。化学変化を(①)で表したものを(②)という、(②)では、化学変化の前後で(③)の種類と(④)は等しくなる。

① 化学式	② 化学反応式	③ 原子	④ 個数
--------------	----------------	-------------	-------------

[問題]

次に示す化学変化を化学反応式で表したい。()の中に適当な化学式を書きなさい。

水素の燃焼 水素分子 + 酸素分子 → 水分子
化学反応式 2H_2 + (①) → (②)

① O_2	② $2\text{H}_2\text{O}$
----------------------------------	---

B 問題 目指せ高得点!

[問題2]

次の式に係数をつけ、化学反応式を正しく表しなさい。

- (4) $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{O}_2$
(5) $\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CuO}$
(6) $\text{Ag}_2\text{O} \rightarrow \text{Ag} + \text{O}_2$

(1) $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$	(2) $2\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CuO}$
(3) $2\text{Ag}_2\text{O} \rightarrow 4\text{Ag} + \text{O}_2$	

[問題2]

次の式に係数をつけ、化学反応式を正しく表しなさい。

- (4) $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{O}_2$
(5) $\text{Ag}_2\text{O} \rightarrow \text{Ag} + \text{O}_2$
(6) $\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

(1) $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$	(2) $2\text{Ag}_2\text{O} \rightarrow 4\text{Ag} + \text{O}_2$
(3) $2\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	