化学反応式は覚えてしまおう！

中学校で考えられる化学反応式は以下のものがほとんどです。

この分野がよくわからないという人はこの表を暗記してしまいましょう！

1. 水の電気分解　　　　　　　　　（　　水　　）→（　　水素　　）＋（　　酸素　　）

　　　　２Ｈ２Ｏ　→　２Ｈ２　＋　Ｏ２

1. 炭酸水素ﾅﾄﾘｳﾑの分解　（　炭酸水素ﾅﾄﾘｳﾑ　）→（　炭酸ﾅﾄﾘｳﾑ　）＋（　水　）＋（　二酸化炭素　）

２ＮａＨＣＯ３ → Ｎａ２ＣＯ３ ＋ Ｈ２Ｏ ＋ ＣＯ２

1. 酸化銀の分解　　　　　　　　　（　　酸化銀　　）→（　　銀　　）＋（　　酸素　　）

２Ａｇ２Ｏ　→　４Ａｇ　＋　Ｏ２

1. 炭酸ｱﾝﾓﾆｳﾑの分解　　（　　炭酸ｱﾝﾓﾆｳﾑ　　）→（　アンモニア　）＋（　水　）＋（　二酸化炭素　）

(ＮＨ4) ２CO３ → ２ＮＨ３ ＋ Ｈ２Ｏ ＋ CＯ２

1. 塩化銅水溶液の電気分解　　　　（　　塩化銅　　）→（　　銅　　）＋（　　塩素　　）

ＣｕＣｌ２　→　２Ｃｕ　＋　Ｃｌ２

1. 鉄と硫黄の化合　　　　　　　　（　　鉄　　）＋（　　硫黄　　）→（　　硫化鉄　　）

Ｆｅ ＋ Ｓ　→　ＦｅＳ

1. 銅と酸素の化合　　　　　　　　（　　銅　　）＋（　　酸素　　）→（　　酸化銅　　）

２Ｃｕ　＋　Ｏ２　→　２ＣｕＯ

1. ﾏｸﾞﾈｼｳﾑと酸素の化合　　　　　（　　ﾏｸﾞﾈｼｳﾑ　　）＋（　　酸素　　）→（　　酸化ﾏｸﾞﾈｼｳﾑ　　）

２Ｍｇ　＋　Ｏ２　→　２ＭｇＯ

1. 有機物が燃えるとは？　　　　　（　　炭素　　）＋（　　酸素　　）→（　　二酸化炭素　　）

（炭素と酸素の化合）

Ｃ　＋　Ｏ２　→　CＯ２

1. 炭酸水素ﾅﾄﾘｳﾑに塩酸を加えたときの反応

（　　炭酸水素ﾅﾄﾘｳﾑ　　）＋（　　塩酸　　）→（　　塩化ﾅﾄﾘｳﾑ　　）＋（　水　）＋（　　二酸化炭素　　）

ＮａＨＣＯ３ ＋ ＨＣｌ → ＮａＣｌ ＋ Ｈ２Ｏ ＋ ＣＯ２

　２年　　組　　番　氏名

化学反応式は覚えてしまおう！

中学校で考えられる化学反応式は以下のものがほとんどです。

この分野がよくわからないという人はこの表を暗記してしまいましょう！

1. 水の電気分解　　　　　　　　　（　　水　　）→（　　水素　　）＋（　　酸素　　）

　　　　２Ｈ２Ｏ　→　２Ｈ２　＋　Ｏ２

1. 炭酸水素ﾅﾄﾘｳﾑの分解　（　炭酸水素ﾅﾄﾘｳﾑ　）→（　炭酸ﾅﾄﾘｳﾑ　）＋（　水　）＋（　二酸化炭素　）

２ＮａＨＣＯ３ → Ｎａ２ＣＯ３ ＋ Ｈ２Ｏ ＋ ＣＯ２

1. 酸化銀の分解　　　　　　　　　（　　酸化銀　　）→（　　銀　　）＋（　　酸素　　）

２Ａｇ２Ｏ　→　４Ａｇ　＋　Ｏ２

1. 炭酸ｱﾝﾓﾆｳﾑの分解　　（　　炭酸ｱﾝﾓﾆｳﾑ　　）→（　アンモニア　）＋（　水　）＋（　二酸化炭素　）

(ＮＨ4) ２CO３ → ２ＮＨ３ ＋ Ｈ２Ｏ ＋ CＯ２

1. 塩化銅水溶液の電気分解　　　　（　　塩化銅　　）→（　　銅　　）＋（　　塩素　　）

ＣｕＣｌ２　→　２Ｃｕ　＋　Ｃｌ２

1. 鉄と硫黄の化合　　　　　　　　（　　鉄　　）＋（　　硫黄　　）→（　　硫化鉄　　）

Ｆｅ ＋ Ｓ　→　ＦｅＳ

1. 銅と酸素の化合　　　　　　　　（　　銅　　）＋（　　酸素　　）→（　　酸化銅　　）

２Ｃｕ　＋　Ｏ２　→　２ＣｕＯ

1. ﾏｸﾞﾈｼｳﾑと酸素の化合　　　　　（　　ﾏｸﾞﾈｼｳﾑ　　）＋（　　酸素　　）→（　　酸化ﾏｸﾞﾈｼｳﾑ　　）

２Ｍｇ　＋　Ｏ２　→　２ＭｇＯ

1. 有機物が燃えるとは？　　　　　（　　炭素　　）＋（　　酸素　　）→（　　二酸化炭素　　）

（炭素と酸素の化合）

Ｃ　＋　Ｏ２　→　CＯ２

1. 炭酸水素ﾅﾄﾘｳﾑに塩酸を加えたときの反応

（　　炭酸水素ﾅﾄﾘｳﾑ　　）＋（　　塩酸　　）→（　　塩化ﾅﾄﾘｳﾑ　　）＋（　水　）＋（　　二酸化炭素　　）

ＮａＨＣＯ３ ＋ ＨＣｌ → ＮａＣｌ ＋ Ｈ２Ｏ ＋ ＣＯ２

　２年　　組　　番　氏名