アイデア数理塾 | 定期テスト対策

化学反応式の係数 | 問題8問

Q01 化学反応式で、反応の前後でそろえる数は？

Q02 $2H_2O$に含まれる水素原子は何個？

Q03 $2H_2O$に含まれる酸素原子は何個？

Q04 $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$の酸素原子をそろえるには、まず右をどう書く？

Q05 Q4のあと、水素原子をそろえた完成式を書こう。

Q06 $2Mg + O_2 \rightarrow \square MgO$の□に入る係数は？

Q07 $2H_2O \rightarrow \square H_2 + \square O_2$の係数を左から答えよう。

Q08 数合わせのためにH_2OをH_2O_2へ変えてよい？

化学反応式の係数 | 解答・確認ポイント

A01 原子の種類ごとの数。分子の総数を同じにするとは限りません。

A02 4個。係数2×1分子中の水素原子2個＝4個。

A03 2個。係数2×1分子中の酸素原子1個＝2個。

A04 $2H_2O$とします。右の酸素原子が2個になります。

A05 $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$。左右とも水素4個、酸素2個。

A06 2。左右ともMg原子2個、O原子2個になります。

A07 2、1。水の分解で、左右とも水素4個、酸素2個。

A08 変えられません。化学式を変えると別の物質を表してしまいます。