

## Soluciones de Tipos de reacciones químicas

1. Indicar a qué tipo de reacción corresponde cada una de las siguientes reacciones (síntesis, descomposición, combustión, desplazamiento o intercambio).



Reacción de síntesis o combinación.

En estas reacciones, dos o más elementos o compuestos se combinan, resultando en un solo producto



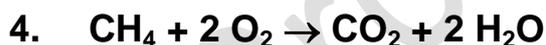
Reacción de desplazamiento doble o intercambio

En estas reacciones el catión de un compuesto se combina con el anión del otro y viceversa, es decir, hay un intercambio de átomos entre los reactivos.



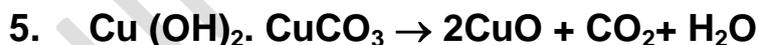
Reacción de desplazamiento o sustitución

En estas reacciones un átomo toma el lugar de otro similar pero menos activo en un compuesto.



Reacción de combustión.

Estas reacciones ocurren cuando un hidrocarburo orgánico reacciona con el oxígeno y se forma agua y dióxido de carbono como productos.



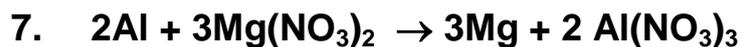
Reacción de descomposición.

Son las reacciones inversas a las de síntesis o combinación. A partir de un único reactivo se forman dos o más productos.



Reacción de desplazamiento doble o intercambio

En estas reacciones el catión de un compuesto se combina con el anión del otro y viceversa, es decir, hay un intercambio de átomos entre los reactivos.



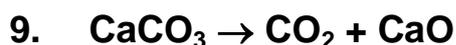
Reacción de desplazamiento o sustitución

En estas reacciones un átomo toma el lugar de otro similar pero menos activo en un compuesto.



Reacción de síntesis o combinación.

En estas reacciones, dos o más elementos o compuestos se combinan, resultando en un solo producto.



Reacción de descomposición.

Son las reacciones inversas a las de síntesis o combinación. A partir de un único reactivo se forman dos o más productos.



Reacción de desplazamiento doble o intercambio

En estas reacciones el catión de un compuesto se combina con el anión del otro y viceversa, es decir, hay un intercambio de átomos entre los reactivos.