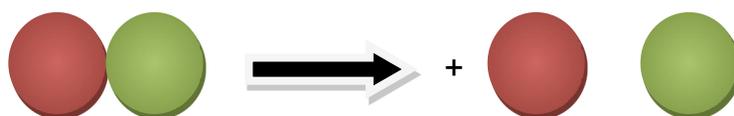


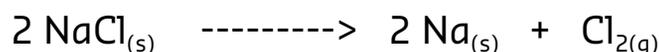
Reacciones de Análisis o Descomposición

Es aquella en la cual un compuesto único se descompone o se rompe en dos o más sustancias sencillas ($AB \longrightarrow A + B$).

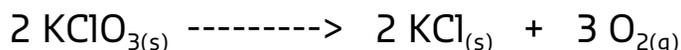


En este tipo de reacciones, el reactivo es un solo compuesto y puede descomponerse en:

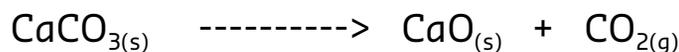
- Dos elementos



- Un compuesto y un elemento (en caso de los cloratos dando cloruros y oxígeno)



- Dos compuestos (los carbonatos dando óxidos y dióxido de carbono)



- Dos compuestos y un elemento (los bicarbonatos que dan óxido, más dióxido de carbono, más agua)

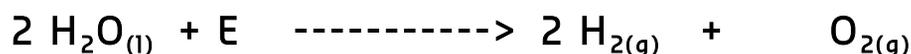


Reacciones de Análisis o Descomposición

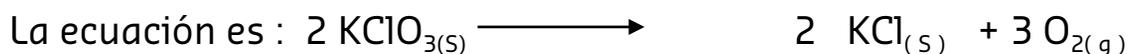
Cuando el nitrato de amonio se calienta a temperatura elevada, se degrada explosivamente en monóxido de nitrógeno (óxido nitroso) y agua:



Otro ejemplo de reacción de descomposición es el proceso de electrólisis en donde el agua se descompone en presencia de una corriente eléctrica produciendo hidrógeno más oxígeno, según se muestra en la siguiente ecuación:



Cuando se calientan compuestos que contienen cloratos, se descomponen produciendo el cloruro metálico y el oxígeno gaseoso, los cloratos se emplean en luces para la señalización de caminos.



El clorato de potasio es una sal en forma de cristales puros, utilizado en fósforos, industria pirotécnica y fuegos artificiales.