

**Nombre de la alumna: Norma Madai Hernández Aguilar.**

**Nombre del profesor: Venegas Castro María De Los Ángeles.**

**Nombre del trabajo: tipos de reacciones.**

**Materia: Química II**

**Grado: 1°**

**Grupo: a**

Reacción de adición o combinación. Proceso químico en el que dos o más reactivos forman un solo producto.  $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} (\text{l})$

Combinación de 2 o más reactivos que para dar lugar a un único producto

Reacción de descomposición. Proceso químico en el que un reactivo forma dos o más productos.  $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7(\text{s}) \rightarrow \text{Cr}_2\text{O}_3(\text{s}) + \text{N}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{l})$

Es la inversa de la síntesis

Reacción de desplazamiento o sustitución simple. Proceso químico en el que un elemento químico más activo desplaza a otro elemento menos activo que se encuentra formando parte de un compuesto.  $2\text{Na}(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow 2\text{NaOH}(\text{ac}) + \text{H}_2(\text{g})$

Se desplaza o se cambia uno de los cationes que reacciona a un elemento