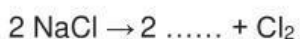
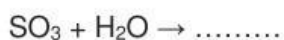
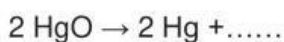


### Taller #1

**Química Inorgánica:** Reacciones de combinación y descomposición

**Nombre:**

**Complete las siguientes ecuaciones y especifique que tipo de reacción es:**



**Escoge la respuesta correcta**

**¿Qué es una reacción de síntesis o combinación?**

- a) Los iones de carga positiva de dos moléculas diferentes son intercambiados
- b) Es todo proceso termodinámico en el cual dos o más especies químicas o sustancias, se transforman, cambiando su estructura molecular
- c) Son aquellas en las que dos sustancias se unen para formar un único producto.
- d) Es aquella reacción en donde una de los reactivos pierde tanto electrones como neutrones para provocar la reacción.

**¿Qué es una reacción de descomposición?**

- a) Son aquellas que a partir de un compuesto se forman dos o más sustancias.
- b) En este proceso, dos o más sustancias químicas, también llamadas reactivos, cambian su estructura molecular.
- c) Son aquellas en las que dos sustancias se unen para formar un único producto.
- d) Es aquella reacción donde se desplaza un elemento para formar un nuevo compuesto.