

Reacción química = transformación interna e irreversible de la materia donde los reactantes se transforman para generar productos con propiedades, características y estados completamente nuevas que las sustancias reactantes.

Ecuación química: forma de representar a una reacción química.

Símbolos químicos= forma de representar a los elementos químicos.

Reactante = Sustancia que sufre reacción química, se transforma de manera irreversible y permanente para generar sustancias nuevas.

Producto = Sustancia que se obtiene una vez ocurrida la reacción química, posee propiedades nuevas y diferente a los reactivos.

Energía = capacidad de provocar cambios en la materia.

calor= tipo de energía que se intercambia o manifiesta comúnmente en una reacción química.

Endotérmica = tipo de reacción donde se absorbe calor, por ello los productos poseen mayor energía que los reactivos.

Exotérmica = tipo de reacción donde se libera calor, por ello los productos poseen menor energía que los reactivos.

Elemento= molécula formada por la unión de átomos iguales.

Compuesto = molécula formada por la unión de átomos diferentes.

Molécula = Unión de átomos

Fórmula = representación de las moléculas.

Coeficiente estequiométrico = número que según su posición en la ecuación química representa a la cantidad de átomos o moléculas.

Temperatura = Medida de la agitación de las partículas, forma de medir la energía calórica que interviene en una reacción.

Termómetro = instrumento para medir la temperatura.

Caliente = proceso donde se absorbe calor o endotérmico.

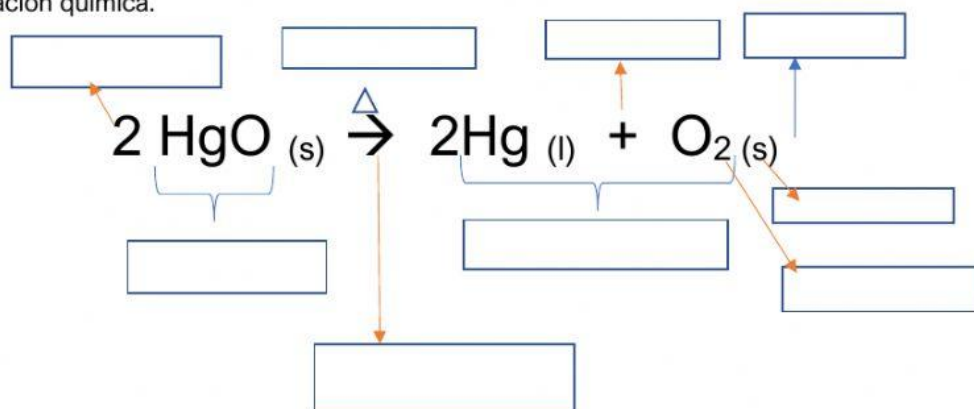
Frio = proceso donde se libera calor o exotérmico.

Energía cinética = energía ligada al movimiento de las partículas.

Luz = Manifestación de la energía, provocada por el salto de electrones desde un nivel de alta energía a un nivel de menor energía .

Electrones = subpartícula atómica responsables de que ocurra una reacción química.

Coloca en cada recuadro el nombre que corresponde a cada uno de los componentes que conforma a una ecuación química.



¿La reacción es endotérmica o exotérmica?