

Una reacción química lleva asociada una reorganización de los átomos de los reactivos para formar los productos.

Reacción quimca

Antoine Laurent de Lavoisier calcinó estaño en un recipiente cerrado y observó

la reacción de formación de un sólido blanco de óxido de estaño. Lavoisier

comprobó que la masa total permanecía invariable. Esta experiencia y otras

similares sirvieron a Lavoisier para enunciar su ley:

La ley de la conservación de la masa establece que en toda reacción

química la masa de las sustancias que reaccionan es igual a la masa de

las sustancias que se forman.

Después de que Lavoisier enunciara su ley, el químico francés Joseph Louis

Proust dedujo la ley que relaciona las masas de los elementos que forman un

compuesto.

La ley de las proporciones definidas dice que cuando dos o más elementos se combinan para formar un compuesto, la relación entre sus masas es constante:

Ley de las proporciones definidas

Definición sustancias se transforman en otra u otras diferentes. Ley de conservación de la masa

> Las sustancias iniciales se llaman reactivos, porque son las que Reactivos Reacciones químicas reaccionan

> > las sustancias finales se llaman productos, por ser las que se Productos obtienen.

Una reacción química es un cambio químico en el que una o más