

Clasificación de las reacciones químicas

Mapa conceptual

Puede ver claros ejemplos de la reacción de combustión cuando te calientas delante de la chimenea. La lena arde y se combina y se combina con el oxígeno para formar dióxido de carbono y vapor de agua al mismo tiempo que genera gran cantidad de energía química en forma de calor y luz.

Oxido

Combinación que resulta de la unión de un elemento metálico o no metálico con el oxígeno.

¿Cómo se forma el óxido en un clavo?

La oxidación es un proceso químico que combina hierro y oxígeno para formar óxido de hierro. Durante esta radiación química los átomos de hierro pasan electrones a los átomos de oxígeno. Esto se debe a la humedad actúa como catalizador de la reacción de oxígeno, acelerando y potenciando el proceso.

Como se clasifican los óxidos

Los óxidos se clasifican en dos grupos: Óxidos básicos y Óxidos Ácidos. Los óxidos son compuestos binarios formados por la combinación del oxígeno con un elemento químico. El oxígeno actúa con su número de oxidación mientras el otro elemento actúa con su número de oxidación positivo.

Como se clasifican los hidruros

Los hidruros son compuestos binarios formados por átomos de hidrógeno y de otro elemento. Existen tres tipos de hidruros: los metálicos, los hidrácidos y los no metálicos.

Como se clasifican los hidróxidos

Los hidróxidos se clasifican en básicos, anfóteros y ácidos. Por ejemplo, el Zn(OH)_2 es un hidróxido anfótero ya que reacciona con ácidos: $\text{Zn(OH)}_2 + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{Zn}^{+2} + 2\text{H}_2\text{O}$.

Como se clasifican los ácidos

Ácido fuerte: es aquel que se cede la mayor parte de sus iones de hidrógeno en solución lo que quiere decir que se ioniza con gran facilidad. Por ejemplo, el HCl o ácido clorhídrico.

Acido debil: al contrario del anterior, el acido debil en solución acuosa libera iones H^+ en menor proporción.

Como se clasifican las sales

Sal basica o hidroxisal: contienen iones hidroxidos ademas de otros aniones. Se pueden clasificar como sales o hidroxidos.

En que consiste las reacciones de neutralización

Una reacción ácido-base o reacción de neutralización es una reacción química que ocurre entre un acido por ejemplo el acido clorhidrico y una base, el hidroxido de sodio produciendo la sal, cloruro de sodio o sal comon.

Como nombrar los compuestos quimicos inorganicos

De forma general bajo este sistema de nomenclatura los compuestos se nombran de esta manera: nombre generico + "de" + nombre del elemento especifico + el estado de oxidación.