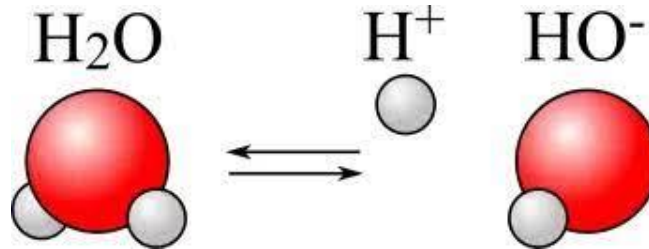


## ¿Qué es un ion? Aniones y cationes

Un ion es un átomo o un grupo de átomos con carga eléctrica. Esta partícula cargada puede ser positiva o negativa. Un catión es un ion con carga positiva y un anión es uno con carga negativa (átomo o molécula).

Los iones se forman cuando un átomo neutro (eléctricamente neutro) pierde o gana electrones. Los aniones tienen más electrones que protones y los cationes tienen un número de protones más alto.



Dependiendo del sentido de la carga pueden ser aniones o cationes. Los cationes y aniones se representan con el símbolo del átomo correspondiente y el carácter "+" (cationes) o "-" (aniones).

También se indica si el número de electrones ganados o perdidos es mayor que uno.

Hay dos tipos de iones:

- Los iones monoatómicos consisten en un solo átomo.
- Los iones poliatómicos son iones que constan de dos o más átomos.

## ¿Qué son los aniones y los cationes? Tipos de iones

Hay dos tipos de iones: los aniones y los cationes:

Se denomina anión al ion que tiene carga eléctrica negativa. Los ánodos los atraen.

Se denomina catión al ion que tiene carga eléctrica positiva. Se sienten atraídos por los cátodos.



Un cátodo es un electrodo que sufre una reacción de reducción, mediante la cual un material reduce su estado de oxidación al recibir electrones.

El ánodo es un electrodo en el que se produce una reacción de oxidación. Mediante esta reacción, un material, al perder electrones, aumenta su estado de oxidación.

**Autor: Oriol Planas - Ingeniero Técnico Industrial especialidad en mecánica**

**Fecha publicación: 7 de mayo de 2019**

**Última revisión: 10 de junio de 2020**

**Energía nuclear · [energia-nuclear.net](http://energia-nuclear.net) | [Contacto](#) | [Mapa web](#) | [Privacidad](#)**

