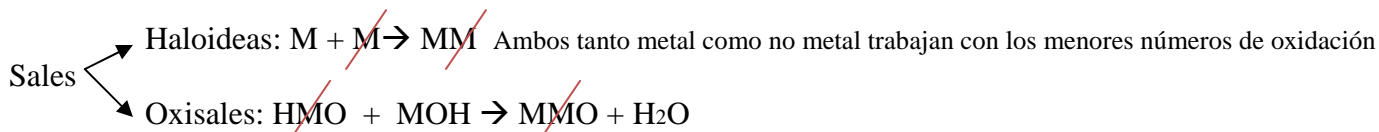


Para nombrar a los Hidróxidos se debe tomar en cuenta el número de oxidación que el óxido básico este usando para así seguir las reglas de la nomenclatura tradicional (hipo _ oso, ico, oso, per_ico) y cambiar la terminación óxido por Hidróxido, ejemplo: $\text{Mn}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Mn}(\text{OH})_7$ este compuesto formado ha usado para su formación al óxido Permangánico y para darle su nombre en NT solo debes cambiar óxido por Hidróxido por lo tanto $\text{Mn}(\text{OH})_7$ es Hidróxido Permangánico.

Para la NS solo debes colocar la terminación Hidróxido seguido del nombre del metal usado en el óxido básico y el número de oxidación de este mismo entre paréntesis en números romanos por lo tanto $\text{Mn}(\text{OH})_7$ en NS es Hidróxido de manganeso (VII).



Para nombrar las sales haloideas en la NT solo debes colocar la terminación uro al no metal, según el número de oxidación usado por el metal usa las reglas de la nomenclatura tradicional (hipo _ oso, ico, oso, per_ico) de esta manera si tenemos por ejemplo: $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$ el nombre de este es sulfuro ferroso. Analice que al no metal se le coloco el sufijo uro y al hierro se le coloco la terminación oso por tener número de oxidación +2.

Para nombrar a este tipo de sales en NS debes recordar que al no metal se le agrega uro y al metal se le deja su nombre igual pero debemos colocar el número de oxidación que este metal esta usando en números romanos y entre paréntesis de esta forma FeS Sulfuro de hierro (II)

Para nombrar a las sales oxisales en NT debes primero conocer los nombres de los compuestos que estas usando en nomenclatura tradicional para luego darle un nombre al nuevo compuesto siguiendo la siguiente regla el ácido si es **oso se debe colocar ito** y si es **ico se debe colocar ato** ejemplo:



en este compuesto vemos que el Hidróxido utiliza número de oxidación 3 lo que quiere decir que proviene del óxido ferrico puesto que $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3$ de esta manera sabemos que el compuesto debe terminar en ferrico pero ¿cómo debe comenzar con sulfito o sulfato? Pues vemos el ácido oxácido que es formado de esta manera $\text{S} + \text{O} \rightarrow \text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$ así que si el óxido ácido esta usando su mayor número de oxidación que tiene terminación ico debe decir que el compuesto comienza con sulfato pues SO_3 es óxido Sulfúrico así que **$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ es sulfato ferrico** en NT. Para la NS en este tipo de sales se especifica el número de átomos de oxígeno utilizando los prefijos griegos **mono, di, tri, etc...** con el término OXO; el N° de oxidación del átomo que compone el anión en números romanos y entre paréntesis; por último el nombre del catión, ejemplo: Na_2CO_3 en NT es Carbonato de sodio en NS sería Trioxocarbonato (IV) de Sodio.

Desarrollado por: Estudiante J. Briceño.

Parte IV guía