

Hidróxidos

Los hidróxidos son compuestos iónicos formados por un **metal** (catión) y el radical, o grupo **hidroxilo**(OH⁻) (anión). Se trata de compuestos ternarios (de tres elementos), aunque tanto su formulación y nomenclatura son idénticas a las de los compuestos binarios (de dos elementos).

Formulación de los hidróxidos

La fórmula general de los hidróxidos es del tipo X(OH)_n, siendo el número de iones igual que el número de oxidación del catión metálico, para que la suma total de las cargas sea cero.



En dónde:

"X" es el símbolo del metal

"n" es el número de oxidación del metal

Los hidróxidos únicamente se forman entre el grupo **hidroxilo** y metales, no existen, como en el caso de los hidruros y los óxidos, hidróxidos formados con no metales...

Nomenclatura sistemática para los hidróxidos:

A este sistema de nomenclatura se le conoce también como de la IUPAC o UIQPA (Unión Internacional de Química Pura y Aplicada).

Utiliza prefijos griegos para indicar el número de oxidación del metal:

1 mono	6 hexa
2 di	7 hepta
3 tri	8 octa
4 tetra	9 nona
5 penta	10 deca

Al darles nombre, se anteponen los prefijos numéricos a la palabra hidróxido (se cambia la "d" por la "l"), después se escribe el prefijo "de" y el nombre del metal, recuerda que, al ser nombre propio, la primera letra se debe escribir con mayúscula.

Ejemplos:

Be(OH)₂: Dihidróxido de Berilio

Sn(OH)₄: Tetrahidróxido de Estaño

Fe(OH)₃: Trihidróxido de Hierro

Fe(OH)₂: Dihidróxido de Hierro

Existen casos en los que el metal forma dos o más compuestos con el hidroxilo, por ejemplo, el Cromo que tiene 3 diferentes números de oxidación; o el Manganeseo, que tiene 5; de ahí la importancia de distinguirlos con un nombre diferente, pues también tienen propiedades distintas debido a la forma en que se combinan.