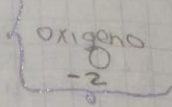


16 - febrero - 2021



Función química y grupo funcional

oxidos

Grupo funcional oxígeno (O)

Acidos

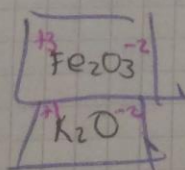
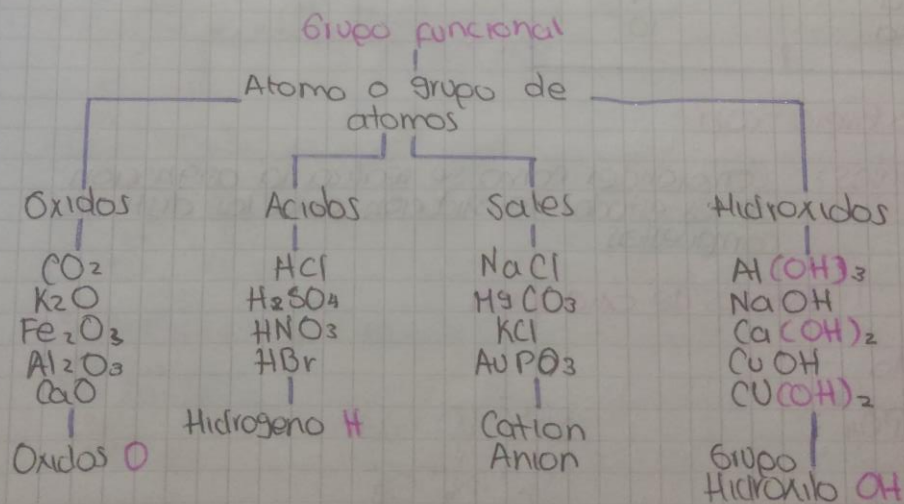
Grupo funcional hidrogeno (H)

Hidroxidos

Grupo funcional (OH)

Salas

Grupo funcional: cation y anion



Nomenclatura sistemática

Se emplea el nombre genérico del grupo funcional, pero se le antepone el prefijo mono, di, tetra, penta, hexa, hepta según el número de átomos que lleve (1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8... respectivamente), luego la preposición de, y el nombre específico es el del elemento.

Prefijo	Número de átomos
Mono	1
Di	2
Tri	3
Tetra	4
Penta	5
Hexa	6
Hepta	7
Octa	8
Nona	9
Deca	10

Ej: CO_2 : Dioxido de Carbono

K_2O : Monoxido de Dipotasio

Fe_2O_3 : trioxido de Hierro

Al_2O_3 : trioxido de Aluminio

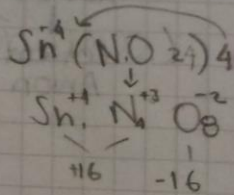
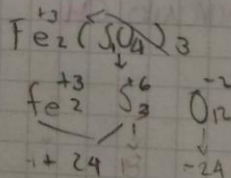
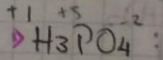
CaO : Monoxido de calcio

18 febrero 2021

objetivos: Comprender como se realiza la asignación de los estados de oxidación para los distintos compuestos

Estados de oxidación

Ejemplo



Ejercicios

- ▷ H_2SO_4
- ▷ $H_4P_2O_7$
- ▷ $K_2Cr_2O_7$
- ▷ $Cu_3(PO_4)_2$
- ▷ $Sn(NO_2)_4$
- ▷ $NaNO_3$

Solucion

