

Proposito: Comprender la utilidad y la diferencia entre funciones y grupos funcionales.

# Grupo Funcional.

Atomo o grupo de atomos.

Oxidos	Acidos	Sales	Hydroacidos
$4CO_2^{-2}$	HCl	NaCl	$Al(OH)_3$
$K_2O^{-2}$	$H_2SO_4$	$MgCO_3$	NaOH
$Fe_2O_3$	$HNO_3$	KCl	$Ca(OH)_2$
$Al_2O_3$	HBr	$AuPO_3$	CuOH
CaO	Hydrogen H	Cation	$Cu(OH)_2$
Oxidos O		Anion	Grupo Hidroxilo OH

## Función Química y Grupo Funcional

Oxidos: grupo funcional oxígeno (O)

Ácidos: grupo funcional Hidrógeno (H)

Hidroxidos: grupo funcional (OH)

Sales: grupo funcional: Cation y anión

$\text{CO}_2$  = Dioxido de Carbono.

$\text{K}_2\text{O}$ : Monoxido de Dipotasio.

$\text{Fe}_2\text{O}_3$ : Trioxido de Hierro.

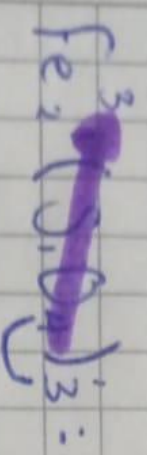
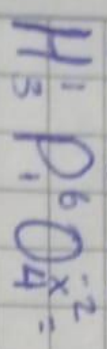
$\text{Al}_2\text{O}_3$ : Trioxido de Aluminio.

$(\text{CaO})$ : Monoxido de Calcio.

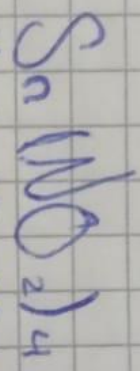
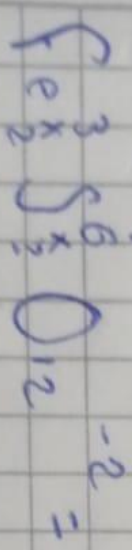
# Estado de Oxidación

O<sup>-2</sup>

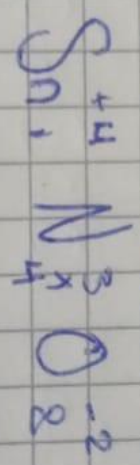
$$5 \times 15 = 8 - 80$$



$$6 + 18 - 24 = 0$$



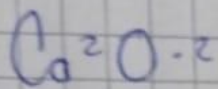
$$4 + 12 - 16 = 0$$



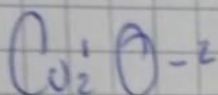
Formula	Sistemática	Tradicional
$Ca^{2+}O^{2-}$	monóxido de calcio	Óxido cálcico
$Cu_2^+O^{2-}$	óxido de cobre	Óxido cuproso
$Co^{2+}O^{2-}$	monóxido de cobalto	Óxido cóprico
$Fe^{3+}O^{2-}$	monóxido de hierro	Óxido ferrico
$Fe_2^{3+}O_3^{2-}$	tróxido de hierro	Óxido férrico
$K_2^+O_2^{2-}$	óxido de potasio	Óxido potásico
$Sn^{4+}O_2^{2-}$	óxido de estaño	Óxido estaníco
$Ag_2^+O_2^{2-}$	monóxido de plata	Óxido plátrico

Formula

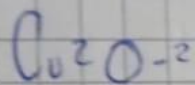
Stock



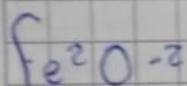
Oxido de calcio



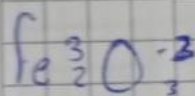
Oxido de cobre (I)



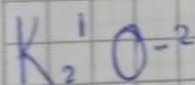
Oxido de cobre (II)



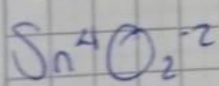
Oxido de hierro (II)



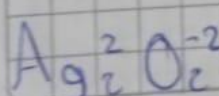
Oxido de hierro (III)



Oxido de Potasio



Oxido de Estaño (IV)



Oxido de Plata (I)

TRABAJOS QUMICA.

MANUELA CAMARGO.