

Funcion quimica y grupo funcional

Oxidos = Grupo funcional oxigeno (O)

Acidos = Grupo funcional hidrogeno (H)

Hidroxidos = Grupo funcional (OH)

Sales = Grupo funcional: cation y anion

Grupo funcional

Atomo o grupo de atomos

Oxidos	Acidos	Sales	Hidroxidos
CO	HCl	NaCl	Al(OH) ₃
K ₂ O ²	H ₂ SO ₄	MgCO ₃	NaOH
Fe ₂ O ₃	HNO ₃	KCl	Ca(OH) ₂
Al ₂ O ₃	HBr	AuPO ₃	CuOH
CaO			Cu(OH) ₂
Oxidos O	Hidrogeno H	Cation Anion	Grupo Hidroxilo OH

- Mayor Valencia: Óxido ... ico
- $\text{Cr}^{+6} + \text{O}^{-2} \gg \text{Cr}_2\text{O}_6 \gg \text{Cr}_2\text{O}_3 = \text{Óxido cromoico}$
- Cuatro Valencias
- Primera valencia (baja): Óxido hipo...oso
- $\text{Mn}^{+2} + \text{O}^{-2} \gg \text{Mn}_2\text{O}_2 \gg \text{MnO} = \text{Óxido hipomanganeso}$
- Segunda Valencia: Óxido ... oso
- $\text{Mn}^{+3} + \text{O}^{-2} \gg \text{Mn}_2\text{O}_3 = \text{Óxido mangánico}$
- Tercera Valencia: Óxido ... ico
- $\text{Mn}^{+4} + \text{O}^{-2} \gg \text{Mn}_2\text{O}_4 \gg \text{MnO}_2 = \text{Óxido mangánico}$
- Cuarta Valencia (alta): Óxido per...ico
- $\text{Mn}^{+7} + \text{O}^{-2} \gg \text{Mn}_2\text{O}_7 = \text{Óxido permangánico}$

Nomenclatura de los óxidos básicos

Nomenclatura Tradicional

- Una valencia, óxido ... íco
- $\text{Na}^{+1} + \text{O}^{-2} \gg \text{Na}_2\text{O}$: óxido sodico
- $\text{Ca}^{+2} + \text{O}^{-2} \gg \text{Ca}_2\text{O}_2 \gg \text{CaO}$: óxido cálcico
- Dos valencias
- Menor valencia = Óxido ... oso
- $\text{Ni}^{+2} + \text{O}^{-2} \gg \text{Ni}_2\text{O}_2 \gg \text{NiO}$: óxido níqueloso
- $\text{Hg}^{+1} + \text{O}^{-2} \gg \text{Hg}_2\text{O}_2$: óxido mercurioso
- Mayor valencia = Óxido ... ico
- $\text{Ni}^{+3} + \text{O}^{-2} \gg \text{Ni}_2\text{O}_3$: óxido níquelico
- $\text{Hg}^{+2} + \text{O}^{-2} \gg \text{Hg}_2\text{O}_2 \gg \text{HgO}$: óxido mercurico
- Tres valencias
- Menor valencia = Óxido Hipo... oso
- $\text{Cr}^{+2} + \text{O}^{-2} \gg \text{Cr}_2\text{O}_2 \gg$ óxido hipocromoso
- Valencia intermedia = Óxido ... oso
- $\text{Cr}^{+3} + \text{O}^{-2} \gg \text{Cr}_2\text{O}_3$: óxido cromoso

Formula	tradicional	systematica	stock
CaO	oxido calstico	oxido de calcico	oxido de calstico
Cu_2O	oxido cuprico	oxido de calcio	oxido de cobre (I)
CuO	oxido cuproso	oxido de cobre	oxido de cobre (II)
FeO	oxido ferroso	oxido de Hierro	oxido de Hierro (II)
Fe_2O_3	oxido ferroso	oxido Hierro	oxido de Hierro (III)
K_2O	oxido potasico	oxido de potasio	oxido de potasio (I)
SnO_2	oxido estañoso	dioxidos de estaño	oxido de estaño (IV)
Ag_2O	oxido platínico	Dioxido de plata	oxido de plata (I)