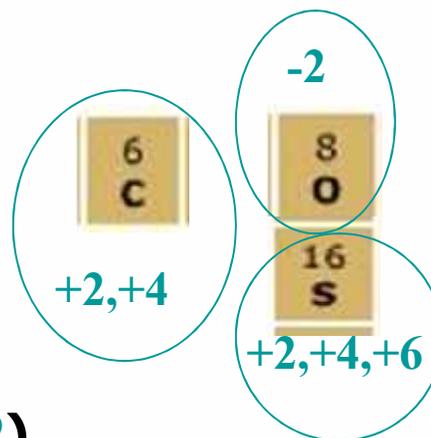


Óxidos ácidos

Óxidos no metálicos (ácidos) : es la combinación del **oxígeno (O, -2)** con un **no metal (NMe, +n)**



Oxido Ácido



Como se llaman por la nomenclatura sistemática:

Prefijoóxido + **(di)NMe**

Ejemplos

CO_2 **di**óxido de carbono

SO_3 **tri**óxido de azufre

NO **mon**óxido de nitrógeno

P_2O_5 **pent**óxido de **di**fósforo

Cl_2O_7 **hept**óxido de **di**cloro

<http://www.youtube.com/watch?v=7gpmWF2jWzo>



Como se llaman por la nomenclatura stock:

Óxido + NMe (nº romano valencia)

Ejemplos

Stock	
N_2O_3	óxido de nitrógeno (III)
N_2O_5	óxido de nitrógeno (V)
SO_2	óxido de azufre (IV)
SO_3	óxido de azufre (VI)
Cl_2O	óxido de cloro (I)
Cl_2O_3	óxido de cloro (III)
Cl_2O_5	óxido de cloro (V)
Cl_2O_7	óxido de cloro (VII)



Como se llaman por la nomenclatura tradicional:



prezi.com

Anhídrido +

hipo- NMe-oso
NMe-oso
NMe-ico
per- NMe-ico

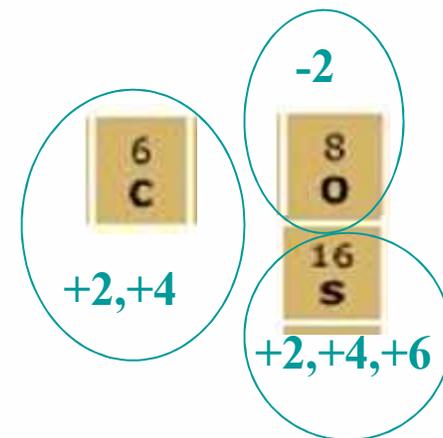
Ejemplos

	Tradicional
N_2O_3	anhídrido nítrico
N_2O_5	anhídrido nítrico
SO_2	anhídrido sulfuroso
SO_3	anhídrido sulfúrico
Cl_2O	anhídrido hipocloroso
Cl_2O_3	anhídrido cloroso
Cl_2O_5	anhídrido clórico
Cl_2O_7	anhídrido perclórico

<http://www.youtube.com/watch?v=Fo7KMzAHa6Y>



Comparación de las nomenclaturas



Compuesto	Sistemática	Stock	Tradicional
SO	Monóxido de azufre	Óxido de azufre (II)	Anhídrido hiposulfuroso
SO₂	Dióxido de azufre	Óxido de azufre (IV)	Anhídrido sulfuroso
SO₃	Trióxido de azufre	Óxido de azufre (VI)	Anhídrido sulfúrico
CO	Monóxido de carbono	Óxido de carbono (II)	Anhídrido carbonoso
CO₂	Dióxido de carbono	Óxido de carbono (IV)	Anhídrido carbónico



Los óxidos no metálicos se caracterizan por:

Sus átomos están unidos por enlaces covalentes y tienen características ácidas ya que al reaccionar con el agua forman los ácidos oxácidos.

Antiguamente se les llamaba anhídridos

Poseen puntos de fusión y ebullición bajos.

Los óxidos más importantes son los de carbono, nitrógeno y azufre.



Reacción de reconocimiento de un óxido ácido

