

Oxigeno 04/03/27
Identificar la formación de los óxidos y sus nombres con las diferentes nomenclaturas

Oxidos

Resultan de la union de un metal o no metal con el oxígeno, se clasifican en básicos u metálicos y ácidos u no metálicos

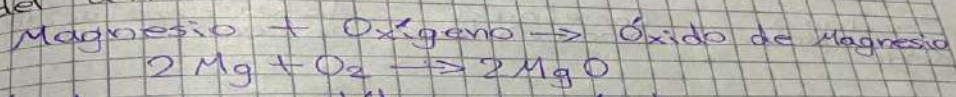
Oxido Ácido = Cuando el elemento que se combina con el oxígeno es un no metal

Oxido Básico = Cuando el elemento que se combina con el oxígeno es un metal

Oxido Anfótero = Cuando el elemento que se combina con el oxígeno es un metaloide

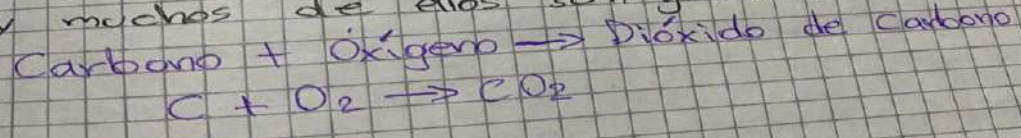
Oxidos Metálicos

Son compuestos que se forman como consecuencia de la reacción entre un metal con el oxígeno, presentan un elevado punto de fusión. Esta reacción es la que produce la corrosión de los metales al estar expuesto al oxígeno del aire



Oxidos no metálicos u ácidos

Los oxidos no metálicos son compuestos de bajos puntos de fusión que se forman al reaccionar un no metal con el oxígeno. Se denominan también anhídridos y muchos de ellos son gaseosos



Función Óxido
Se clasifican en

Óxidos ácidos	Óxidos básicos	Óxidos Anfóteros
Óxígeno + No metal	Óxígeno + Metal	Óxígeno + Metaloide
CO_2	Na_2O	Al_2O_3
SO_3	FeO	As_2O_3
NO_2	CaO	Sb_2O_3
Con el agua algunos producen ácidos	Con el agua producen bases	Actúa como ácido o como base

N. Sistemática	N. Stock	N. Tradicional
BaO Monóxido de bario	Óxido de bario (II)	Óxido Bórico
Na_2O Monóxido de sodio	Óxido de sodio (I)	Óxido Sódico
Al_2O_3 Trióxido de dialuminio	Óxido de aluminio (III)	Óxido Aluminico
CoO Monóxido de cobalto	Óxido de cobalto (II)	Óxido Cobáltico
CuO Monóxido de cobre	Óxido de cobre (II)	Óxido Cúprico
Cu_2O Óxido de dicobre	Óxido de cobre (I)	Óxido Cuproso
FeO Monóxido de hierro	Óxido de hierro (II)	Óxido Ferroso
Fe_2O_3 Trióxido de dihierro	Óxido de hierro (III)	Óxido Férrico
Rb_2O Óxido de rubidio	Óxido de rubidio (I)	Óxido Rubídico
MgO Monóxido de magnesio	Óxido de magnesio (II)	Óxido Magnésico
PbO Monóxido de plomo	Óxido de plomo (II)	Óxido Plumboso
K_2O Óxido de potasio	Óxido de potasio (I)	Óxido Potásico
SnO Monóxido de estaño	Óxido de estaño (II)	Óxido Estanoso
SnO_2 Dioxido de estaño	Óxido de estaño (IV)	Óxido Estánico
MnO Monóxido de manganeso	Óxido de manganeso (II)	Óxido Manganeso

Mn_2O_3	Trióxido de dimanganeso	Óxido de manganeso (III)	Óxido Mangánico
NO	Monóxido de nitrógeno	Óxido de nitrógeno (II)	Óxido Nitroso
NO_2	Dióxido de nitrógeno	Óxido de nitrógeno (IV)	Óxido Nítrico
BeO	Monóxido de berilio	Óxido de berilio (II)	Óxido Berílico
Au_2O_3	Trióxido de oro	Óxido de oro (III)	Óxido Áurico
CaO	Monóxido de calcio	Óxido de calcio (II)	Óxido Cálxico
CrO	Monóxido de cromo	Óxido de cromo (II)	Óxido Cromoso
Cr_2O_3	Trióxido de dicromo	Óxido de cromo (III)	Óxido Crómico
HgO	Monóxido de mercurio	Óxido de mercurio (II)	Óxido Mercurico
Hg_2O	Monóxido de dimercurio	Óxido de mercurio (I)	Óxido Mercurioso
PtO_2	Dióxido de platino	Óxido de platino (IV)	Óxido Platínico
Co_2O_3	Trióxido de dicobalto	Óxido de cobalto (III)	Óxido Cobáltico
C	Monóxido de carbono	Óxido de carbono (II)	Anhidrido Carbonoso

A.	Trióxido de dialumina	Al_2O_3
B.	Óxido Cobaltoso	CoO
C.	Óxido Cuprico	CuO
D.	Óxido Hipocromoso	CrO
E.	Óxido Ferroso	FeO
F.	Óxido Ferrico	Fe_2O_3
G.	Óxido de Magnesio	MgO
H.	Óxido Plumboso	PbO
I.	Óxido Estanoso	SnO
J.	Óxido Estánico	SnO_2
K.	Óxido Manganeso	MnO
L.	Óxido Permanganico	Mn_2O_7
M.	Óxido de Calcio	CaO
N.	Óxido de Zinc	ZnO
O.	Óxido Cromoso	CrO
P.	Óxido Cromico	Cr_2O_3
Q.	Óxido Mercurico	HgO
R.	Trióxido de dimagnesio	Mn_2O_3
S.	Trióxido de dicobalto	Co_2O_3
T.	Dióxido de Titanio	TiO_2

Actividad

1 Complete la siguiente tabla.

Fórmula	N. sistemática	N. de stock
Cl_2O	(mon)óxido de dicloro	óxido de cloro (I)
Cl_2O_3	trióxido de dicloro	óxido de cloro (III)
Cl_2O_5	Pentaóxido de dicloro	Óxido de cloro (V)
Cl_2O_7	Heptaóxido de dicloro	Óxido de cloro (VII)
SO	Monóxido de azufre	Óxido de azufre (II)
SO_2	Dióxido de azufre	óxido de azufre (IV)
SO_3	Trióxido de azufre	Óxido de azufre (VI)
Br_2O	(mon)óxido de dibromo	óxido de bromo (I)
Br_2O_3	Trióxido de dibromo	Oxido de bromo (III)
Br_2O_5	pentaóxido de dibromo	Oxido de bromo (V)
Se_2O_2	Dióxido de selenio	óxido de selenio (II)