

SOLUCIONES DE LAS ACTIVIDADES DEL LIBRO F-Q TEMA 5

25. Copia en tu cuaderno y completa las fórmulas y los nombres de los óxidos metálicos de la tabla.

Fórmula	Con prefijos numerales	Con números de oxidación
Ag_2O	Oxido de diplata	Oxido de plata
CuO	Oxido de cobre	Oxido de cobre(II)
Fe_2O_3	Trióxido de dihierro	Oxido de hierro(III)
Au_2O_3	Trióxido de dioro	Oxido de oro(III)
Fe_2O_3	Trióxido de dihierro	Oxido de hierro(III)
PbO_2	Dióxido de plomo	Oxido de plomo(IV)
MgO	Oxido de magnesio	Oxido de magnesio

26. Copia en tu cuaderno y completa las fórmulas y los nombres de estas combinaciones del oxígeno.

Fórmula	Con prefijos numerales	Con números de oxidación
P_2O_5	Pentaóxido de difósforo	Oxido de fósforo(V)
SO	Oxido de azufre	Oxido de azufre(II)
TeO_2	Dióxido de telurio	Oxido de telurio(IV)
OBr_2	Dibromuro de oxígeno	-
SeO_3	Trióxido de selenio	Oxido de selenio(VI)
N_2O_3	Trióxido de dinitrógeno	Oxido de nitrógeno(III)
CO	Monóxido de carbono	Oxido de carbono(II)
O_5Cl_2	Dicloruro de pentaóxígeno	-

27. Copia en tu cuaderno y completa la tabla de hidruros metálicos.

Fórmula	Con prefijos numerales	Con números de oxidación
AuH_3	Trihidruro de oro	Hidruro de oro(III)
NaH	Hidruro de sodio	Hidruro de sodio
AlH_3	Trihidruro de aluminio	Hidruro de aluminio
PbH_2	Dihidruro de plomo	Hidruro de plomo(II)
CoH_3	Trihidruro de cobalto	Hidruro de cobalto(III)
MgH_2	Dihidruro de magnesio	Hidruro de magnesio
NiH_2	Dihidruro de níquel	Hidruro de níquel(II)

28. Copia en tu cuaderno y completa la tabla de combinaciones del hidrógeno con elementos no metálicos.

Fórmula	Con prefijos numerales	Formulación tradicional
HF	Fluoruro de hidrógeno	Ácido fluorhídrico
H_2S	Sulfuro de dihidrógeno	Ácido sulfhídrico
HCl	Cloruro de hidrógeno	Ácido clorhídrico
NH_3	Trihidruro de nitrógeno	Amoniaco
SiH_4	Tetrahidruro de silicio	Silano
CH_4	Tetrahidruro de carbono	Metano
H_2S	Sulfuro de dihidrógeno	Ácido sulfhídrico

29. Copia en tu cuaderno y completa la tabla de combinaciones binarias entre metal y no metal.

Fórmula	Con prefijos numerales	Con números de oxidación
KCl	Cloruro de potasio	Cloruro de potasio
AlP	Fosfuro de aluminio	Fosfuro de aluminio
Fe_3N_2	Dinitruro de trihierro	Nitruro de hierro(II)
MgS	Sulfuro de magnesio	Sulfuro de magnesio
CaI_2	Yoduro de calcio	Yoduro de calcio
Na_2S	Sulfuro de disodio	Sulfuro de sodio
PbI_4	Tetrayoduro de plomo	Yoduro de plomo(IV)

30. Completa en tu cuaderno la siguiente tabla.

Fórmula	Con prefijos numerales	Con números de oxidación
Hg(OH)_2	Dihidróxido de mercurio	Hidróxido de mercurio(II)
Cr(OH)_3	Trihidróxido de cromo	Hidróxido de cromo(III)
Sn(OH)_2	Dihidróxido de estaño	Hidróxido de estaño(II)
AuOH	Hidróxido de oro	Hidróxido de oro(I)
Zn(OH)_2	Dihidróxido de cinc	Hidróxido de cinc
AgOH	Hidróxido de plata	Hidróxido de plata
NaOH	Hidróxido de sodio	Hidróxido de sodio