

## ÓXIDOS DE HALÓGENOS

G. Nombra:

1.  $O_5Cl_2$  dicloruro de pentaóxígeno
2.  $O_7Br_2$  dibromuro de heptaóxígeno
3.  $O_5I_2$  diyoduro de pentaóxígeno
4.  $O_7Cl_2$  dicloruro de heptaóxígeno
5.  $O_3Br_2$  dibromuro de trióxígeno
6.  $O_7I_2$  diyoduro de heptaóxígeno
7.  $O_3Cl_2$  dicloruro de trióxígeno
8.  $O_5Br_2$  dibromuro de pentaóxígeno
9.  $O_3I_2$  diyoduro de trióxígeno

## SALES BINARIAS

H. Formula:

1. Sulfuro de diplata  $Ag_2S$
2. Cloruro de níquel (III)  $NiCl_3$
3. Triyoduro de cobalto  $CoI_3$
4. Trisulfuro de dihierro  $Fe_2S_3$
5. Difosfuro de triniquel  $Ni_3P_2$
6. Cloruro de litio (I)  $LiCl$
7. Dibromuro de estroncio  $SrBr_2$
8. Cloruro de platino (II)  $PtCl_2$
9. Fluoruro de zinc (II)  $ZnF_2$
10. Seleniuro de platino (IV)  $PtSe_2$
11. Bromuro de cromo (II)  $CrBr_2$
12. Telururo de plata (I)  $Ag_2Te$

13. Triyoduro de hierro  $\text{FeI}_3$
14. Bromuro oro (III)  $\text{AuBr}_3$
15. Disulfuro de plomo  $\text{PbS}_2$

I. Nombra:

	Con prefijos	Con números de oxidación
1. NaF	Fluoruro de sodio	Fluoruro de sodio (I)
2. $\text{FeI}_2$	Diyoduro de hierro	Yoduro de hierro (II)
3. AgCl	Cloruro de plata	Cloruro de plata (I)
4. RbCl	Cloruro de rubidio	Cloruro de rubidio (I)
5. ZnTe	Telururo de cinc	Telururo de cinc (II)
6. $\text{Na}_4\text{C}$	Carburo de tetrapotasio	Carburo de potasio (I)
7. $\text{PbS}_2$	Disulfuro de plomo	Sulfuro de plomo (IV)
8. $\text{AuCl}_3$	Tricloruro de oro	Cloruro de oro (III)
9. $\text{PbCl}_4$	Tetracloruro de plomo	Cloruro de plomo (IV)
10. FeS	Sulfuro de hierro	Sulfuro de hierro (II)
11. HgSe	Seleniuro de mercurio	Seleniuro de mercurio (II)
12. $\text{Ni}_2\text{S}_3$	Trisulfuro de níquel	Sulfuro de níquel (III)
13. MgS	Sulfuro de magnesio	Sulfuro de magnesio (II)

## HIDRÓXIDOS

J. Formula:

1. Hidróxido de hierro (II)  $\text{Fe(OH)}_2$
2. Hidróxido de cromo (III)  $\text{Cr(OH)}_3$
3. Trihidróxido de oro  $\text{Au(OH)}_3$
4. Tetrahidróxido de platino  $\text{Pt(OH)}_4$
5. Hidróxido de zinc (II)  $\text{Zn(OH)}_2$
6. Hidróxido de cobre (I)  $\text{Cu(OH)}$
7. Hidróxido estaño (IV)  $\text{Sn(OH)}_4$
8. Dihidróxido de cobalto  $\text{Co(OH)}_2$
9. Hidróxido de hierro (III)  $\text{Fe(OH)}_3$

- 10. Hidróxido de bario (II)  $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- 11. Hidróxido de oro  $\text{Au}(\text{OH})$
- 12. Dihidróxido de platino  $\text{Pt}(\text{OH})_2$
- 13. Trihidróxido de cobalto  $\text{Co}(\text{OH})_3$
- 14. Hidróxido de níquel (II)  $\text{Ni}(\text{OH})_2$

K. Nombra:

	Con prefijos	Con números de oxidación
1. $\text{Rb}(\text{OH})$	Hidróxido de rubidio	Hidróxido de rubidio (I)
2. $\text{Ag}(\text{OH})$	Hidróxido de plata	Hidróxido de plata (I)
3. $\text{Ni}(\text{OH})_3$	Trihidróxido de níquel	Hidróxido de níquel (III)
4. $\text{Mn}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de manganeso	Hidróxido de manganeso (II)
5. $\text{Cd}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de cadmio	Hidróxido de cadmio (II)
6. $\text{Cr}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de cromo	Hidróxido de cromo (II)
7. $\text{Sr}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de estroncio	Hidróxido de estroncio (II)
8. $\text{Sn}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de estaño	Hidróxido de estaño (II)
9. $\text{Mg}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de magnesio	Hidróxido de magnesio (II)
10. $\text{Ge}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de germanio	Hidróxido de germanio (II)
11. $\text{Al}(\text{OH})_3$	Trihidróxido de aluminio	Hidróxido de aluminio (III)
12. $\text{Cu}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de cobre	Hidróxido de cobre (II)
13. $\text{Be}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de berilio	Hidróxido de berilio (II)
14. $\text{Ga}(\text{OH})_3$	Trihidróxido de galio	Hidróxido de galio (III)
15. $\text{Pt}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de platino	Hidróxido de platino (II)