

## MORE MULTIVALENT COMPOUNDS

Name	Formula
1) $\text{HgCl}_2$ - Mercury (II) chloride	21) calcium bromide : $\text{CaBr}_2$
2) $\text{Cu}_3\text{P}_2$ - Copper (II) phosphide	22) stannous chloride : $\text{SnCl}_2$
3) $\text{Na}_3\text{N}$ - Sodium nitride	23) nickel(II) iodide : $\text{NiI}_2$
4) $\text{FeCl}_3$ - Iron (III) chloride	24) cupric sulfide : $\text{CuS}$
5) $\text{SnBr}_2$ - Tin (II) bromide	25) ferrous oxide : $\text{FeO}$
6) $\text{SrO}$ - Strontium oxide	26) lithium sulfide : $\text{Li}_2\text{S}$
7) $\text{PbO}$ - Lead (II) oxide	27) cesium nitride : $\text{Cs}_3\text{N}$
8) $\text{Cu}_2\text{O}$ - Copper (I) oxide	28) plumbic oxide : $\text{PbO}_2$
9) $\text{HgBr}$ - Mercury (I) bromide	29) stannic chloride : $\text{SnCl}_4$
10) $\text{SnI}_4$ - Tin (IV) iodide	30) mercurous nitride : $\text{Hg}_3\text{N}$
11) $\text{CaCl}_2$ - Calcium chloride	31) manganese(II) oxide : $\text{MnO}$
12) $\text{PbCl}_4$ - lead (IV) chloride	32) cuprous iodide : $\text{CuI}$
13) $\text{Au}_2\text{S}$ - Gold (I) sulfide	33) auric chloride : $\text{AuCl}_3$
14) $\text{KI}$ - Potassium iodide	34) cupric bromide : $\text{CuBr}_2$
15) $\text{ZrCl}_4$ - <del>zircon</del> Zirconium (IV) chloride	35) tin(II) chloride : $\text{SnCl}_2$
16) $\text{GaF}_3$ - Gallium fluoride	36) plumbous iodide : $\text{PbI}_2$
17) $\text{PbBr}_2$ - lead (II) bromide	37) hydrogen bromide : $\text{HBr}$
18) $\text{Ca}_3\text{P}_2$ - Calcium phosphide	38) cobaltic sulfide : $\text{Co}_2\text{S}_3$
19) $\text{FeP}$ - Iron (III) phosphide	39) ferric oxide : $\text{Fe}_2\text{O}_3$
20) $\text{H}_2\text{S}$ - Hydrogen sulfide	40) cobalt(II) chloride : $\text{CoCl}_2$