

**MORE MULTIVALENT COMPOUNDS**

Name	Formula
1) $\text{HgCl}_2$	21) calcium bromide
2) $\text{Cu}_3\text{P}_2$	22) stannous chloride
3) $\text{Na}_3\text{N}$	23) nickel(II) iodide
4) $\text{FeCl}_3$	24) cupric sulfide
5) $\text{SnBr}_2$	25) ferrous oxide
6) $\text{SrO}$	26) lithium sulfide
7) $\text{PbO}$	27) cesium nitride
8) $\text{Cu}_2\text{O}$	28) plumbic oxide
9) $\text{HgBr}$	29) stannic chloride
10) $\text{SnI}_4$	30) mercurous nitride
11) $\text{CaCl}_2$	31) manganese(II) oxide
12) $\text{PbCl}_4$	32) cuprous iodide
13) $\text{Au}_2\text{S}$	33) auric chloride
14) $\text{KI}$	34) cupric bromide
15) $\text{ZrCl}_4$	35) tin(II) chloride
16) $\text{GaF}_3$	36) plumbous iodide
17) $\text{PbBr}_2$	37) hydrogen bromide
18) $\text{Ca}_3\text{P}_2$	38) cobaltic sulfide
19) $\text{FeP}$	39) ferric oxide
20) $\text{H}_2\text{S}$	40) cobalt(II) chloride

