

MULTIVALENT COMPOUNDS

Name	Formula
1) HgCl ₂	21) calcium bromide
2) Cu ₃ P ₂	22) Chromium (VI) chloride
3) Na ₃ N	23) nickel(II) iodide
4) FeCl ₃	24) Copper (II) sulfide
5) SnBr ₂	25) Iron (III) oxide
6) SrO	26) lithium sulfide
7) PbO	27) cesium nitride
8) Cu ₂ O	28) Lead (IV) oxide
9) HgBr	29) Rhodium (III) chloride
10) SnI ₄	30) Mercury (I) nitride
11) CaCl ₂	31) manganese(II) oxide
12) PbCl ₄	32) Copper (I) iodide
13) Au ₂ S	33) Tin (IV) chloride
14) KI	34) Copper (II) bromide
15) ZrCl ₄	35) tin(II) chloride
16) GaF ₃	36) Lead (II) iodide
17) PbBr ₂	37) hydrogen bromide
18) Ca ₃ P ₂	38) cobalt (II) sulfide
19) FeP	39) Iron (VI) oxide
20) H ₂ S	40) cobalt(II) chloride