

Naming Ionic Compounds

Give the name and molar mass of the following ionic compounds:

Name	Formula
1) Na_2CO_3 _____	22) magnesium nitrate _____
2) NaOH _____	23) lead (II) sulfite _____
3) MgBr_2 _____	24) calcium phosphate _____
4) KCl _____	25) ammonium sulfate _____
5) FeCl_2 _____	26) silver cyanide _____
6) FeCl_3 _____	27) aluminum sulfide _____
7) $\text{Zn}(\text{OH})_2$ _____	28) beryllium chloride _____
8) Be_2SO_4 _____	29) copper (I) arsenide _____
9) CrF_2 _____	30) lead (IV) nitrite _____
10) Al_2S_3 _____	31) iron (III) oxide _____
11) PbO _____	32) gallium nitride _____
12) Li_3PO_4 _____	33) iron (II) bromide _____
13) TiI_4 _____	34) vanadium (V) phosphate _____
14) Co_3N_2 _____	35) calcium oxide _____
15) Mg_3P_2 _____	36) magnesium acetate _____
16) $\text{Ga}(\text{NO}_2)_3$ _____	37) aluminum sulfate _____
17) Ag_2SO_3 _____	38) copper (I) carbonate _____
18) NH_4OH _____	39) barium oxide _____
19) $\text{Al}(\text{CN})_3$ _____	40) ammonium sulfite _____
20) $\text{Be}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ _____	41) silver bromide _____