

Naming Ionic Compounds

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

Name	Formula
1) Na_2CO_3 Sodium Carbonate	22) magnesium nitrate $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
2) NaOH Sodium Hydroxide	23) lead (II) sulfite PbSO_3
3) MgBr_2 Magnesium Bromide	24) calcium phosphate $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
4) KCl Potassium Chloride	25) ammonium sulfate $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
5) FeCl_2 Iron (II) Chloride	26) silver cyanide AgCN
6) FeCl_3 Iron (III) Chloride	27) aluminum sulfide Al_2S_3
7) $\text{Zn}(\text{OH})_2$ Zinc Hydroxide	28) beryllium chloride BeCl_2
8) Be_2SO_4 Beryllium Sulfate	29) copper (I) arsenide Cu_3As
9) CrF_2 Chromium (II) Fluoride	30) lead (IV) nitrite $\text{Pb}(\text{NO}_2)_4$
10) Al_2S_3 Aluminum Sulfide	31) iron (III) oxide Fe_2O_3
11) PbO Lead (II) Oxide	32) gallium nitride GaN
12) Li_3PO_4 Lithium Phosphate	33) iron (II) bromide FeBr_2
13) TiI_4 Titanium (IV) Iodide	34) vanadium (V) phosphate $\text{V}_3(\text{PO}_4)_5$
14) Co_3N_2 Cobalt (II) Nitride	35) calcium oxide CaO
15) Mg_3P_2 Magnesium Phosphide	36) magnesium acetate $\text{Mg}(\text{CH}_3\text{COO})_2$
16) $\text{Ga}(\text{NO}_2)_3$ Gallium Nitrite	37) aluminum sulfate $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
17) Ag_2SO_3 Silver Sulfite	38) copper (I) carbonate Cu_2CO_3
18) NH_4OH Ammonium Hydroxide	39) barium oxide BaO
19) $\text{Al}(\text{CN})_3$ Aluminum Cyanide	40) ammonium sulfite $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$
20) $\text{Be}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ Beryllium Acetate	41) silver bromide AgBr