

# Key

For the following compounds, give the formulas

- 22) sodium phosphide  $\text{Na}_3\text{P}$   $\text{Na}^+ \text{P}^{3-}$
- 23) magnesium nitrate  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$   $\text{Mg}^{2+} \text{NO}_3^-$
- 24) lead (II) sulfite  $\text{PbSO}_3$   $\text{Pb}^{2+} \text{SO}_3^{2-}$
- 25) calcium phosphate  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$   $\text{Ca}^{2+} \text{PO}_4^{3-}$
- 26) ammonium sulfate  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$   $\text{NH}_4^+ \text{SO}_4^{2-}$
- 27) silver cyanide  $\text{AgCN}$   $\text{Ag}^+ \text{CN}^-$
- 28) aluminum sulfide  $\text{Al}_2\text{S}_3$   $\text{Al}^{3+} \text{S}^{2-}$
- 29) beryllium chloride  $\text{BeCl}_2$   $\text{Be}^{2+} \text{Cl}^-$
- 30) copper (I) arsenide  $\text{Cu}_3\text{As}$   $\text{Cu}^+ \text{As}^{3-}$
- 31) iron (III) oxide  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   $\text{Fe}^{3+} \text{O}^{2-}$
- 32) gallium nitride  $\text{Ga}_3\text{N}_2$   $\text{Ga}^{3+} \text{N}^{3-}$
- 33) iron (II) bromide  $\text{FeBr}_2$   $\text{Fe}^{2+} \text{Br}^-$
- 34) vanadium (V) phosphate  $\text{V}_3(\text{PO}_4)_5$   $\text{V}^{5+} \text{PO}_4^{3-}$
- 35) calcium oxide  $\text{CaO}$   $\text{Ca}^{2+} \text{O}^{2-}$
- 36) magnesium acetate  $\text{Mg}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$   $\text{Mg}^{2+} \text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$
- 37) aluminum sulfate  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$   $\text{Al}^{3+} \text{SO}_4^{2-}$
- 38) copper (I) carbonate  $\text{Cu}_2\text{CO}_3$   $\text{Cu}^+ \text{CO}_3^{2-}$
- 39) barium oxide  $\text{BaO}$   $\text{Ba}^{2+} \text{O}^{2-}$
- 40) ammonium sulfite  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$   $\text{NH}_4^+ \text{SO}_3^{2-}$
- 41) silver bromide  $\text{AgBr}$   $\text{Ag}^+ \text{Br}^-$
- 42) lead (IV) nitrite  $\text{Pb}(\text{NO}_2)_4$   $\text{Pb}^{4+} \text{NO}_2^-$

Write the formulas for the following ionic compounds:

- 21) zinc bicarbonate  $Zn(HCO_3)_2$   $Zn^{2+}$   $HCO_3^-$
- 22) cobalt (III) phosphate  $CoPO_4$   $Co^{3+}$   $PO_4^{3-}$
- 23) gallium selenide  $Ga_2Se_3$   $Ga^{3+}$   $Se^{2-}$
- 24) strontium iodide  $SrI_2$   $Sr^{2+}$   $I^-$
- 25) titanium (IV) fluoride  $TiF_4$   $Ti^{4+}$   $F^-$
- 26) silver hydroxide  $AgOH$   $Ag^+$   $OH^-$
- 27) lead (IV) perchlorate  $Pb(ClO_4)_4$   $Pb^{4+}$   $ClO_4^-$
- 28) zinc hydride  $ZnH_2$   $Zn^{2+}$   $H^-$
- 29) potassium chromate  $K_2CrO_4$   $K^+$   $CrO_4^{2-}$
- 30) iron (III) oxalate  $Fe_2(C_2O_4)_3$   $Fe^{3+}$   $C_2O_4^{2-}$
- 31) ~~copper (II) bisulfate~~  $Cu$
- 32) vanadium (V) dichromate  $V_2(Cr_2O_7)_5$   $V^{5+}$   $Cr_2O_7^{2-}$
- 33) ~~lead (IV) thiosulfate~~  $Pb$
- 34) chromium (VI) phosphate  $Cr_2(PO_4)_3$   $Cr^{6+}$   $PO_4^{3-}$
- 35) manganese (III) nitrite  $Mn(NO_2)_3$   $Mn^{3+}$   $NO_2^-$
- 36) tin (IV) carbonate  $Sn(CO_3)_2$   $Sn^{4+}$   $CO_3^{2-}$
- 37) molybdenum (VI) <sup>mono</sup>hydrogen phosphate  $Mo(HPO_4)_2$   $Mo^{4+}$   $HPO_4^{2-}$
- 38) calcium hypochlorite  $Ca(ClO)_2$   $Ca^{2+}$   $ClO^-$
- 39) beryllium acetate  $Be(C_2H_3O_2)_2$   $Be^{2+}$   $C_2H_3O_2^-$
- 40) platinum (II) arsenide  $Pt_3As_2$   $Pt^{2+}$   $As^{3-}$