

Ionic Compounds Names & Formulas – Mixed Review

Name the following ionic compounds:

- 1) NaBr _____
- 2) Sc(OH)₃ _____
- 3) V₂(SO₄)₃ _____
- 4) NH₄F _____
- 5) CaCO₃ _____
- 6) NiPO₄ _____
- 7) Li₂SO₃ _____
- 8) Zn₃P₂ _____
- 9) Sr(C₂H₃O₂)₂ _____
- 10) Cu₂O _____
- 11) Ag₃PO₄ _____
- 12) YClO₃ _____
- 13) SnS₂ _____
- 14) Ti(CN)₄ _____
- 15) KMnO₄ _____
- 16) Pb₃N₂ _____
- 17) CoCO₃ _____
- 18) CdSO₃ _____
- 19) Cu(NO₂)₂ _____
- 20) Fe(HCO₃)₂ _____

Write the formulas for the following ionic compounds:

- 21) lithium acetate _____
- 22) iron (II) phosphate _____
- 23) titanium (II) selenide _____
- 24) calcium bromide _____
- 25) gallium chloride _____
- 26) sodium hydride _____
- 27) beryllium hydroxide _____
- 28) zinc carbonate _____
- 29) manganese (VII) arsenide _____
- 30) copper (II) chlorate _____
- 31) cobalt (III) chromate _____
- 32) ammonium oxide _____
- 33) potassium hydroxide _____
- 34) lead (IV) sulfate _____
- 35) silver cyanide _____
- 36) vanadium (V) nitride _____
- 37) strontium acetate _____
- 38) molybdenum sulfate _____
- 39) platinum (II) sulfide _____
- 40) ammonium sulfate _____