

Name the following ionic compounds:

- 1) $\text{Mo}(\text{SO}_4)_3$ _____
- 2) $\text{Ti}(\text{NO}_3)_3$ _____
- 3) NaH _____
- 4) $\text{BeSO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ _____
- 5) $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$ _____
- 6) $\text{NH}_4\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2$ _____
- 7) $\text{V}(\text{H}_2\text{PO}_4)_4$ _____
- 8) $\text{Mn}_3(\text{PO}_4)_7$ _____
- 9) $\text{Fe}(\text{CN})_3$ _____
- 10) BaSO_4 _____

Write the formulas for the following ionic compounds:

- 11) vanadium (V) arsenide _____
- 12) cobalt (III) nitrite _____
- 13) yttrium perchlorate _____
- 14) silver phosphide _____
- 15) tin (IV) selenide _____
- 16) cadmium sulfite _____
- 17) nickel (III) sulfate _____
- 18) scandium hydroxide _____
- 19) copper (I) oxide _____
- 20) ammonium nitride _____

Solutions

- 1) $\text{Mo}(\text{SO}_4)_3$ **molybdenum (VI) sulfate**
- 2) $\text{Ti}(\text{NO}_3)_3$ **titanium (III) nitrate**
- 3) NaH **sodium hydride**
- 4) $\text{BeSO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ **beryllium sulfite heptahydrate**
- 5) $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$ **iron (II) phosphate**
- 6) $\text{NH}_4\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2$ **ammonium acetate**
- 7) $\text{V}(\text{H}_2\text{PO}_4)_4$ **vanadium (IV) dihydrogen phosphate**
- 8) $\text{Mn}_3(\text{PO}_4)_7$ **manganese (VII) phosphate**
- 9) $\text{Fe}(\text{CN})_3$ **iron (III) cyanide**
- 10) BaSO_4 **barium sulfate**

Write the formulas for the following ionic compounds:

- 11) vanadium (V) arsenide **V_3As_5**
- 12) cobalt (III) nitrite **$\text{Co}(\text{NO}_2)_3$**
- 13) yttrium perchlorate **$\text{Y}(\text{ClO}_4)_3$**
- 14) silver phosphide **Ag_3P**
- 15) tin (IV) selenide **SnSe_2**
- 16) cadmium sulfite **CdSO_3**
- 17) nickel (III) sulfate **$\text{Ni}_2(\text{SO}_4)_3$**
- 18) scandium hydroxide **$\text{Sc}(\text{OH})_3$**
- 19) copper (I) oxide **Cu_2O**
- 20) ammonium nitride **$(\text{NH}_4)_3\text{N}$**