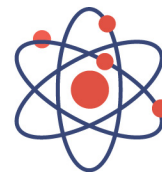


Ion Naming Practice Worksheet



Name the following ionic compounds.

1) NH_4Cl _____

2) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ _____

3) TiBr_3 _____

4) Cu_3P _____

5) SnSe_2 _____

6) GaAs _____

7) $\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$ _____

8) $\text{Be}(\text{HCO}_3)_2$ _____

9) $\text{Mn}_2(\text{SO}_3)_3$ _____

10) $\text{Al}(\text{CN})_3$ _____

11) AgBr _____

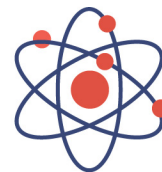
12) Pb_3N_2 _____

13) $\text{Sn}(\text{NO}_2)_2$ _____

14) $\text{Cr}(\text{PO}_4)_2$ _____

15) LiI _____

Ion Naming Practice Worksheet



Answers

- 1) NH_4Cl Ammonium Chloride
- 2) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ Iron (III) Nitrate
- 3) TiBr_3 Titanium (III) Bromide
- 4) Cu_3P Copper (I) Phosphide
- 5) SnSe_2 Tin (IV) Selenide
- 6) GaAs Gallium Arsenide
- 7) $\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$ Lead (IV) Sulfate
- 8) $\text{Be}(\text{HCO}_3)_2$ Beryllium Bicarbonate
- 9) $\text{Mn}_2(\text{SO}_3)_3$ Manganese (III) Sulfite
- 10) $\text{Al}(\text{CN})_3$ Aluminum Cyanide
- 11) AgBr Silver Bromide
- 12) Pb_3N_2 Lead (II) Nitride
- 13) $\text{Sn}(\text{NO}_2)_2$ Tin (II) Nitrite
- 14) $\text{Cr}(\text{PO}_4)_2$ Chromium (VI) Phosphate
- 15) LiI Lithium Iodide