

CHEMICAL FORMULA PRACTICE #1

Name the following compounds and *classify* as binary ionic (BI), binary molecular (BM), ternary ionic (TI), or *other*.

- | | |
|--|----------------------------------|
| 1) CaF_2 | 18) $\text{Al}(\text{ClO})_3$ |
| 2) Na_3N | 19) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ |
| 3) OF_2 | 20) ZnCO_3 |
| 4) $\text{Rb}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)$ | 21) PbS |
| 5) Mg_3P_2 | 22) AgClO_4 |
| 6) N_2O_5 | 23) SO_2 |
| 7) MnCrO_4 | 24) $\text{Zn}(\text{CN})_2$ |
| 8) PCl_5 | 25) N_2O |
| 9) $\text{Cr}_3(\text{PO}_4)_2$ | 26) $\text{Sr}(\text{ClO}_2)_2$ |
| 10) $\text{Co}_2(\text{Cr}_2\text{O}_7)_3$ | 27) NH_4Br |
| 11) SnO | 28) CdSO_4 |
| 12) NaHCO_3 | 29) $\text{Mn}_2(\text{SO}_3)_3$ |
| 13) LiOH | 30) CaS |
| 14) CO | 31) AgNO_3 |
| 15) KClO_3 | 32) Na_2SiO_3 |
| 16) SnO_2 | 33) GaI_3 |
| 17) $\text{Cu}(\text{MnO}_4)_2$ | 34) OF_6 |

Write the formula for the following compounds and *classify* as binary ionic (BI), binary molecular (BM), or ternary ionic (TI).

- | | |
|------------------------------|---------------------------|
| 35) barium iodide | 43) calcium hydroxide |
| 36) potassium hydroxide | 44) iron(III) perchlorate |
| 37) diphosphorus pentaiodide | 45) iron(II) nitrite |
| 38) lead(II) nitrate | 46) silver chloride |
| 39) aluminum acetate | 47) carbon dioxide |
| 40) cesium hypochlorite | 48) cobalt(II) chloride |
| 41) ammonium sulfate | 49) dinitrogen monoxide |
| 42) lithium nitride | 50) sulfur hexafluoride |