

CHEM – End of First Semester Formula Writing and Naming Review

PART 1 directions: Write the formulas and classify as BI, BM, or TI, TM, or other.

PART 2 directions: Write the names and classify as BI, BM, TI, TM, or other.

- | | |
|-----------------------------|--|
| 1) calcium nitrate | 31) OF ₂ |
| 2) aluminum carbonate | 32) KNO ₂ |
| 3) sodium sulfide | 33) (NH ₄) ₂ S |
| 4) carbon tetrachloride | 34) Na ₂ CO ₃ |
| 5) zinc oxide | 35) Zn(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ |
| 6) strontium phosphate | 36) Na ₃ P |
| 7) diphosphorus nonoxide | 37) FeO |
| 8) lithium hydroxide | 38) Sn(ClO ₄) ₂ |
| 9) copper(II) acetate | 39) PbS |
| 10) aluminum phosphide | 40) Cr ₂ O ₃ |
| 11) lead(IV) dichromate | 41) CO |
| 12) iron(III) hydroxide | 42) Al(NO ₃) ₃ |
| 13) sodium nitrite | 43) Al(CN) ₃ |
| 14) boron trifluoride | 44) N ₂ O ₅ |
| 15) cesium chlorite | 45) CsClO ₃ |
| 16) barium chlorate | 46) MnS |
| 17) sodium perchlorate | 47) Cu ₂ SO ₄ |
| 18) rubidium chlorite | 48) PbCO ₃ |
| 19) dinitrogen trisulfide | 49) SO ₂ |
| 20) phosphorus hexachloride | 50) Ca(MnO ₄) ₂ |
| 21) sodium silicate | 51) Sr(ClO) ₂ |
| 22) lithium phosphite | 52) Na ₂ Cr ₂ O ₇ |
| 23) calcium bicarbonate | 53) PBr ₅ |
| 24) silicon dioxide | 54) SrCrO ₄ |
| 25) iron(II) permanganate | 55) BaSO ₃ |
| 26) magnesium phosphide | 56) Cu ₂ S |
| 27) copper(I) sulfite | 57) CBr ₄ |
| 28) sodium bromide | 58) NaCH ₃ COO |
| 29) manganese(II) phosphite | 59) ZnO |
| 30) silver nitrate | 60) Cs ₃ PO ₄ |

<u>ION FORMULA</u>	<u>STOCK NAME</u>	<u>ION FORMULA</u>	<u>STOCK NAME</u>
Cu ⁺	copper(I)	Hg ²⁺	mercury(I)
Cu ²⁺	copper(II)	Hg ₂ ²⁺	mercury(II)
Fe ²⁺	iron(II)	Cr ²⁺	chromium(II)
Fe ³⁺	iron(III)	Cr ³⁺	chromium(III)
Pb ²⁺	lead(II)	Mn ²⁺	manganese(II)
Pb ⁴⁺	lead(IV)	Mn ³⁺	manganese(III)
Sn ²⁺	tin(II)	Co ²⁺	cobalt(II)
Sn ⁴⁺	tin(IV)	Co ³⁺	cobalt(III)