

CHEM – End of First Semester Formula Writing and Naming Review

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

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

- 1) calcium nitrate
- 2) aluminum carbonate
- 3) sodium sulfide
- 4) carbon tetrachloride
- 5) zinc oxide
- 6) strontium phosphate
- 7) diphosphorus nonoxide
- 8) lithium hydroxide
- 9) copper(II) acetate
- 10) aluminum phosphide
- 11) lead(IV) dichromate
- 12) iron(III) hydroxide
- 13) sodium nitrite
- 14) boron trifluoride
- 15) cesium chlorite
- 16) barium chlorate
- 17) sodium perchlorate
- 18) rubidium chlorite
- 19) dinitrogen trisulfide
- 20) phosphorus hexachloride
- 21) sodium silicate
- 22) lithium phosphite
- 23) calcium bicarbonate
- 24) silicon dioxide
- 25) iron(II) permanganate
- 26) magnesium phosphide
- 27) copper(I) sulfite
- 28) sodium bromide
- 29) manganese(II) phosphite
- 30) silver nitrate

- 31) OF_2
- 32) KNO_2
- 33) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$
- 34) Na_2CO_3
- 35) $\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
- 36) Na_3P
- 37) FeO
- 38) $\text{Sn}(\text{ClO}_4)_2$
- 39) PbS
- 40) Cr_2O_3
- 41) CO
- 42) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
- 43) $\text{Al}(\text{CN})_3$
- 44) N_2O_5
- 45) CsClO_3
- 46) MnS
- 47) Cu_2SO_4
- 48) PbCO_3
- 49) SO_2
- 50) $\text{Ca}(\text{MnO}_4)_2$
- 51) $\text{Sr}(\text{ClO})_2$
- 52) $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- 53) PBr_5
- 54) SrCrO_4
- 55) BaSO_3
- 56) Cu_2S
- 57) CBr_4
- 58) NaCH_3COO
- 59) ZnO
- 60) Cs_3PO_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)