

CHEM – Remedial Formula Writing and Naming Review

Questions marked with *** are for Chem 1H only.

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) ammonium 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) *** chromium(III) bromate
- 32) *** magnesium oxalate
- 33) *** silver arsenate
- 34) *** cesium thiosulfate
- 35) *** tantalum(V) bisulfate
- 36) *** barium thiocyanate
- 37) *** ammonium oxalate
- 38) *** palladium(II) bisulfate
- 39) *** potassium bromate
- 40) *** zinc hydrogensulfate
- 41) OF_2
- 42) KNO_2
- 43) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$
- 44) Na_2CO_3
- 45) $\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
- 46) Na_3P
- 47) FeO
- 48) $\text{Sn}(\text{ClO}_4)_2$
- 49) PbS
- 50) Cr_2O_3
- 51) CO
- 52) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
- 53) $\text{Al}(\text{CN})_3$
- 54) N_2O_5
- 55) CsClO_3
- 56) MnS
- 57) Cu_2SO_4
- 58) PbCO_3
- 59) SO_2
- 60) $\text{Ca}(\text{MnO}_4)_2$
- 61) $\text{Sr}(\text{ClO})_2$
- 62) $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- 63) PBr_5
- 64) SrCrO_4
- 65) BaSO_3
- 66) Cu_2S
- 67) CBr_4
- 68) NaCH_3COO
- 69) OsO_2
- 70) Cs_3PO_4
- 71) *** $\text{Cd}(\text{HSO}_4)_2$
- 72) *** $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_2$
- 73) *** FeC_2O_4
- 74) *** NaHSO_4
- 75) *** $\text{Pt}(\text{BrO}_3)_2$
- 76) *** FrSCN
- 77) *** CaS_2O_3
- 78) *** Rb_2CO_2
- 79) *** $\text{Fe}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3$
- 80) *** Li_3AsO_4