

## CHEM – End of First Semester 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              | 41) $\text{OF}_2$                                 |
| 2) aluminum carbonate           | 42) $\text{KNO}_2$                                |
| 3) sodium sulfide               | 43) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$                     |
| 4) carbon tetrachloride         | 44) $\text{Na}_2\text{CO}_3$                      |
| 5) zinc oxide                   | 45) $\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ |
| 6) strontium phosphate          | 46) $\text{Na}_3\text{P}$                         |
| 7) diphosphorus nonoxide        | 47) $\text{FeO}$                                  |
| 8) lithium hydroxide            | 48) $\text{Sn}(\text{ClO}_4)_2$                   |
| 9) copper(II) acetate           | 49) $\text{PbS}$                                  |
| 10) aluminum phosphide          | 50) $\text{Cr}_2\text{O}_3$                       |
| 11) lead(IV) dichromate         | 51) $\text{CO}$                                   |
| 12) iron(III) hydroxide         | 52) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$                    |
| 13) sodium nitrite              | 53) $\text{Al}(\text{CN})_3$                      |
| 14) boron trifluoride           | 54) $\text{N}_2\text{O}_5$                        |
| 15) cesium chlorite             | 55) $\text{CsClO}_3$                              |
| 16) barium chlorate             | 56) $\text{MnS}$                                  |
| 17) sodium perchlorate          | 57) $\text{Cu}_2\text{SO}_4$                      |
| 18) rubidium chlorite           | 58) $\text{PbCO}_3$                               |
| 19) dinitrogen trisulfide       | 59) $\text{SO}_2$                                 |
| 20) phosphorus hexachloride     | 60) $\text{Ca}(\text{MnO}_4)_2$                   |
| 21) sodium silicate             | 61) $\text{Sr}(\text{ClO})_2$                     |
| 22) lithium phosphite           | 62) $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$            |
| 23) calcium bicarbonate         | 63) $\text{PBr}_5$                                |
| 24) silicon dioxide             | 64) $\text{SrCrO}_4$                              |
| 25) iron(II) permanganate       | 65) $\text{BaSO}_3$                               |
| 26) magnesium phosphide         | 66) $\text{Cu}_2\text{S}$                         |
| 27) copper(I) sulfite           | 67) $\text{CBr}_4$                                |
| 28) sodium bromide              | 68) $\text{NaCH}_3\text{COO}$                     |
| 29) manganese(II) phosphite     | 69) $\text{ZnO}$                                  |
| 30) silver nitrate              | 70) $\text{Cs}_3\text{PO}_4$                      |
| 31) *** chromium(III) bromate   | 71) *** $\text{Cd}(\text{HSO}_4)_2$               |
| 32) *** magnesium oxalate       | 72) *** $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_2$              |
| 33) *** silver arsenate         | 73) *** $\text{FeC}_2\text{O}_4$                  |
| 34) *** cesium thiosulfate      | 74) *** $\text{NaHSO}_4$                          |
| 35) *** tantalum(V) bisulfate   | 75) *** $\text{Pt}(\text{BrO}_3)_2$               |
| 36) *** barium thiocyanate      | 76) *** $\text{FrSCN}$                            |
| 37) *** ammonium carbonite      | 77) *** $\text{CaS}_2\text{O}_3$                  |
| 38) *** palladium(II) bisulfate | 78) *** $\text{Rb}_2\text{CO}_2$                  |
| 39) *** potassium bromate       | 79) *** $\text{Fe}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3$     |
| 40) *** zinc hydrogensulfate    | 80) *** $\text{Li}_3\text{AsO}_4$                 |