

CHEM ~ SECOND SEMESTER FORMULA WRITING AND NAMING

Use a polyatomic ion sheet and a periodic table.

For #1-25:

- write the chemical formula of the compound
- classify as BI, BM, TI, or OTHER
- classify as a MOLECULE or FORMULA UNIT

For #26-50:

- write the name of the compound
- classify as BI, BM, TI, or OTHER
- classify as a MOLECULE or FORMULA UNIT

- | | |
|-----------------------------|-----------------------|
| 1) calcium nitrate | 26) K_2CrO_4 |
| 2) aluminum carbonate | 27) NaCN |
| 3) sodium sulfide | 28) Al_2Se_3 |
| 4) carbon tetrachloride | 29) NO_2 |
| 5) zinc oxide | 30) Li_2CO_3 |
| 6) strontium phosphate | 31) $(NH_4)_2O$ |
| 7) diphosphorus nonoxide | 32) $Sr(C_2H_3O_2)_2$ |
| 8) lithium hydroxide | 33) $Pb(C_2H_3O_2)_2$ |
| 9) copper(II) acetate | 34) $PbCl_4$ |
| 10) aluminum phosphide | 35) SO_2 |
| 11) lead(IV) dichromate | 36) CO |
| 12) iron(III) arsenide | 37) BI_3 |
| 13) sodium nitrite | 38) CuOH |
| 14) boron trifluoride | 39) $Ca(NO_3)_2$ |
| 15) cesium chloride | 40) CuCl |
| 16) cesium chlorate | 41) $BaCr_2O_7$ |
| 17) cesium perchlorate | 42) NF_3 |
| 18) cesium chlorite | 43) FeO |
| 19) dinitrogen trisulfide | 44) Fe_2O_3 |
| 20) phosphorus hexachloride | 45) LiClO |
| 21) oxygen difluoride | 46) Na_3PO_3 |
| 22) potassium nitrate | 47) OCl_2 |
| 23) ammonium selenide | 48) $Sr(MnO_4)_2$ |
| 24) sodium carbonate | 49) $CoCl_3$ |
| 25) zinc acetate | 50) AlN |