

CHEM ~ SECOND SEMESTER FORMULA WRITING AND NAMING

The questions marked with *** are for Chem 1H only.

For #1-30:

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

For #31-60:

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

- | | |
|------------------------------|-----------------------|
| 1) calcium nitrate | 31) K_2CrO_4 |
| 2) aluminum carbonate | 32) NaCN |
| 3) sodium sulfide | 33) Al_2Se_3 |
| 4) carbon tetrachloride | 34) NO_2 |
| 5) zinc oxide | 35) Li_2CO_3 |
| 6) strontium phosphate | 36) $(NH_4)_2O$ |
| 7) diphosphorus nonoxide | 37) $Sr(C_2H_3O_2)_2$ |
| 8) lithium hydroxide | 38) $Pb(C_2H_3O_2)_2$ |
| 9) copper(II) acetate | 39) $PbCl_4$ |
| 10) aluminum phosphide | 40) SO_2 |
| 11) lead(IV) dichromate | 41) CO |
| 12) iron(III) arsenide | 42) BI_3 |
| 13) sodium nitrite | 43) CuOH |
| 14) boron trifluoride | 44) $Ca(NO_3)_2$ |
| 15) cesium chloride | 45) CuCl |
| 16) cesium chlorate | 46) $BaCr_2O_7$ |
| 17) cesium perchlorate | 47) NF_3 |
| 18) cesium chlorite | 48) FeO |
| 19) dinitrogen trisulfide | 49) Fe_2O_3 |
| 20) phosphorus hexachloride | 50) LiClO |
| 21) oxygen difluoride | 51) Na_3PO_3 |
| 22) potassium nitrate | 52) OCl_2 |
| 23) ammonium selenide | 53) $Sr(MnO_4)_2$ |
| 24) sodium carbonate | 54) $CoCl_3$ |
| 25) zinc acetate | 55) AlN |
| 26) *** iron(II) bisulfate | 56) *** $CaCO_2$ |
| 27) *** sodium thiosulfate | 57) *** $Sn(BrO_3)_4$ |
| 28) *** rubidium thiocyanate | 58) *** $Ba(HSO_4)_2$ |
| 29) *** silver arsenate | 59) *** $Li_2S_2O_3$ |
| 30) *** aluminum carbonite | 60) *** ZnC_2O_4 |