

**CHEMISTRY CRISSCROSS PRACTICE:
BINARY IONIC COMPOUNDS – Practice #3**

FORMULA WRITING I:

a) Write the *formulas* (crisscross method) for the following combinations of elements.

b) *Name* the compounds.

- 1) Al & O
- 2) Na & Se
- 3) Cs & Cl
- 4) Ca & N
- 5) Al & F
- 6) Ba & S
- 7) K & O
- 8) Ag & I

FORMULA WRITING II:

Write the *formulas* for the following compounds.

- 9) iron(III) sulfide
- 10) magnesium iodide
- 11) lead(IV) chloride
- 12) zinc fluoride
- 13) aluminum selenide
- 14) sodium nitride
- 15) lithium oxide
- 16) barium phosphide

Name the following compounds.

- 17) CoCl_3
- 18) CuI
- 19) Sr_3N_2
- 20) NaBr
- 21) ZnS
- 22) Rb_2O
- 23) BaF_2
- 24) K_2Se