

## CHEMISTRY CRISSCROSS PRACTICE: BINARY IONIC COMPOUNDS

### 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)  $\text{CoCl}_3$
- 18)  $\text{CuI}$
- 19)  $\text{Sr}_3\text{N}_2$
- 20)  $\text{NaBr}$
- 21)  $\text{ZnS}$
- 22)  $\text{Rb}_2\text{O}$
- 23)  $\text{BaF}_2$
- 24)  $\text{K}_2\text{Se}$