

Ionic Nomenclature Worksheet #1—Chemistry

I. Write the formulas for the following

- 1) barium chloride
- 2) calcium oxide
- 3) magnesium sulfate
- 4) silver bromide
- 5) lead (IV) nitride
- 6) ammonium nitrate
- 7) aluminum sulfide
- 8) copper (II) hydroxide
- 9) lead (II) phosphate
- 10) iron (III) sulfate
- 11) iron (III) fluoride
- 12) lead (II) chloride
- 13) zinc carbonate
- 14) calcium sulfate
- 15) cobalt (II) iodide
- 16) cesium phosphate
- 17) cadmium chloride

II. Name these compounds

- 18) Na_2CO_3
- 19) K_2O
- 20) FeS
- 21) $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- 22) $\text{Cu}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
- 23) CuCl_3
- 24) CaS
- 25) K_2CO_3
- 26) NaNO_2
- 27) $\text{Co}_3(\text{PO}_4)_2$
- 28) Na_2O
- 29) NH_4NO_2
- 30) $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$
- 31) FeSO_4
- 32) Ag_2CO_3
- 33) Cu_2O
- 34) $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$

III. What is wrong with the following names or formulas?

- 35) iron fluoride
- 36) Mg_2P_3
- 37) calcium (II) oxide
- 38) Br_2Ca
- 39) $\text{K}(\text{II})\text{O}$
- 40) Na_3P_2
- 41) strontium iodine