

Ionic Compounds -- Rules for naming

Name: _____

General Chemistry

Date: _____ Hour _____

So, what are the rules? When naming **ionic compounds...**

The _____ is always named first.

Elemental or polyatomic ion?

-

- Examples: $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ BaF_2

Transition Metal?

-

- Examples: $\text{Mn}(\text{SO}_4)_2$ FeBr_3

The _____ is always named second!

Elemental ion?

-

- Examples: NaI Au_2O

Polyatomic ion?

-

- Examples: NiSO_4 $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$

Ionic Compound Nomenclature Practice

Write the name for the following ionic compounds.

- 1) RbCO_3 _____
- 2) CsCl _____
- 3) FeSO_4 _____
- 4) LiBr _____
- 5) BaCl_2 _____
- 6) $\text{Sc}(\text{SCN})_3$ _____
- 7) $\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$ _____
- 8) NH_4NO_3 _____
- 9) $\text{Al}(\text{OH})_3$ _____
- 10) CuCrO_4 _____
- 11) PbSO_3 _____
- 12) AgClO_3 _____
- 13) $\text{Sr}(\text{HCO}_3)_2$ _____
- 14) Fe_2O_3 _____
- 15) MnO_2 _____
- 16) NiSO_3 _____
- 17) PtI_2 _____
- 18) HgCl_2 _____
- 19) $\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$ _____
- 20) $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$ _____
- 21) $\text{NaC}_2\text{H}_3\text{O}_2$ _____
- 22) NiBr_2 _____
- 23) BeC_2O_4 _____
- 24) AuF_3 _____

Write the formula for the following ionic compounds.

PAY ATTENTION TO SUFFIXES!

- 25) ammonium cyanide _____
- 26) tungsten (VI) nitride _____
- 27) cadmium (II) hypochlorite _____
- 28) sodium chromate _____
- 29) calcium acetate _____
- 30) potassium nitrate _____
- 31) magnesium hydroxide _____
- 32) aluminum sulfite _____
- 33) copper (I) selenide _____
- 34) lead (IV) dichromate _____
- 35) tin (IV) phosphide _____
- 36) potassium permanganate _____
- 37) sodium hydrogen carbonate _____
- 38) zinc (II) nitrate _____
- 39) vanadium (III) sulfide _____
- 40) ammonium perchlorate _____
- 41) copper (I) oxide _____
- 42) barium bromide _____