

Mixed Ionic Compound Homework

Write the formulas of the following ionic compounds:

- 1) lithium nitride _____
- 2) magnesium fluoride _____
- 3) iron (II) hydroxide _____
- 4) cobalt (III) nitrate _____
- 5) calcium oxide _____
- 6) aluminum cyanide _____
- 7) lead (IV) sulfite _____
- 8) lithium acetate _____
- 9) silver chloride _____
- 10) vanadium (III) nitride _____

Write the names of the following ionic compounds:

- 11) KBr _____
- 12) $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$ _____
- 13) Cu_2S _____
- 14) Pb_3N_2 _____
- 15) Fe_3As_2 _____
- 16) AgF _____
- 17) SnI_2 _____
- 18) ZnSe _____
- 19) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ _____
- 20) TiO_2 _____