

Mixed Ionic and Covalent Naming II

Name the following compounds:

- 1) NaOH _____
- 2) PBr₃ _____
- 3) K₂SO₃ _____
- 4) CsNO₂ _____
- 5) F₂ _____
- 6) Li₂CO₃ _____
- 7) GaF₃ _____
- 8) Ba₃(PO₄)₂ _____
- 9) B₂O₂ _____
- 10) Co₄C₃ _____

Write the formulas for the following compounds:

- 11) aluminum sulfide _____
- 12) iron (III) hydrogen carbonate _____
- 13) copper (II) sulfite _____
- 14) calcium phosphide _____
- 15) diphosphorus pentoxide _____
- 16) zinc chloride _____
- 17) titanium (IV) oxide _____
- 18) dinitrogen monoxide _____
- 19) silicon diselenide _____
- 20) manganese (VII) phosphide _____