

Practice Problems – Writing formula and naming Binary compounds Name _____

Write the correct formula for the following binary ionic compounds:

- 1) magnesium oxide _____
- 2) lithium bromide _____
- 3) calcium nitride _____
- 4) aluminum sulfide _____
- 5) potassium iodide _____
- 6) strontium chloride _____
- 7) sodium sulfide _____
- 8) radium bromide _____
- 9) magnesium sulfide _____
- 10) aluminum nitride _____
- 11) cesium sulfide _____
- 12) potassium chloride _____
- 13) strontium phosphide _____
- 14) barium iodide _____
- 15) sodium fluoride _____
- 16) calcium bromide _____
- 17) beryllium oxide _____
- 18) strontium sulfide _____
- 19) boron fluoride _____
- 20) aluminum phosphide _____
- 21) rubidium oxide _____
- 22) calcium iodide _____
- 23) cesium oxide _____
- 24) magnesium iodide _____
- 25) lithium chloride _____
- 26) beryllium bromide _____
- 27) sodium oxide _____
- 28) calcium fluoride _____
- 29) boron phosphide _____
- 30) aluminum oxide _____

Write the correct name for the following binary ionic compounds:

- 1) MgS _____
- 2) KBr _____
- 3) Ba₃N₂ _____
- 4) Al₂O₃ _____
- 5) NaI _____
- 6) SrF₂ _____
- 7) Li₂S _____
- 8) RaCl₂ _____
- 9) CaO _____
- 10) AlP _____
- 11) K₂S _____
- 12) LiBr _____
- 13) Sr₃P₂ _____
- 14) BaCl₂ _____
- 15) NaBr _____
- 16) MgF₂ _____
- 17) Na₂O _____
- 18) SrS _____
- 19) BN _____
- 20) AlN _____
- 21) Cs₂O _____
- 22) RbI _____
- 23) MgO _____
- 24) CaBr₂ _____
- 25) LiI _____
- 26) BeBr₂ _____
- 27) K₂O _____
- 28) SrI₂ _____
- 29) BF₃ _____
- 30) Al₂S₃ _____