

Naming Covalent Compounds

Name: _____

Period: _____

Write the formulas for the following covalent compounds:

- 1) nitrogen tribromide _____
- 2) hexaboron monosilicide _____
- 3) chlorine dioxide _____
- 4) hydrogen monoiodide _____
- 5) iodine pentafluoride _____
- 6) dinitrogen trioxide _____
- 7) nitrogen trihydride (ammonia) _____
- 8) phosphorus triiodide _____
- 9) dihydrogen monoxide _____
- 10) diphosphorous pentoxide _____

Write the names for the following covalent compounds:

- 11) P_4S_5 _____
- 12) O_2 _____
- 13) SF_6 _____
- 14) Si_2Br_6 _____
- 15) SCl_4 _____
- 16) CH_4 _____
- 17) B_2Si _____
- 18) NF_3 _____
- 19) H_2O _____
- 20) N_2O_5 _____