

Name: _____

Naming & Writing Molecular (Covalent) Compounds

Name the following molecular compounds:

1) As_4O_{10} _____

2) BrO_3 _____

3) BN _____

4) N_2O_3 _____

5) NI_3 _____

6) SF_6 _____

7) XeF_4 _____

8) PCl_3 _____

9) CO _____

10) PCl_5 _____

11) P_2O_5 _____

12) S_2Cl_2 _____

13) CCl_2 _____

14) SO_2 _____

15) P_4O_{10} _____

Write the formulas for the following compounds:

16) chlorine monoxide _____

17) oxygen difluoride _____

18) boron monophosphide _____

19) dinitrogen monoxide _____

20) nitrogen trifluoride _____

21) sulfur tetrachloride _____

22) xenon trioxide _____

23) carbon dioxide _____

24) diphosphorus pentoxide _____

25) phosphorus trichloride _____

26) sulfur dioxide _____

27) bromine pentafluoride _____

28) disulfur dichloride _____

29) boron trifluoride _____

30) tetraarsenic monoxide _____