

## Covalent Formula Writing Practice

Name KCY Date \_\_\_\_\_ Per \_\_\_\_\_

Write the formulas for the following covalent compounds:

- 1) diboron hexahydride  $B_2H_6$
- 2) nitrogen tribromide  $NBr_3$
- 3) sulfur hexachloride  $SCl_6$
- 4) diphosphorus pentoxide  $P_2O_5$
- 5) carbon disulfide  $CS_2$
- 6) boron trifluoride  $BF_3$
- 7) carbon tetrafluoride  $CF_4$
- 8) diboron tetrabromide  $B_2Br_4$
- 9) carbon nonoxide  $C_3$
- 10) octaphosphorus heptoxide  $P_8O_7$
- 11) trinitrogen monosulfide  $N_3S$
- 12) sulfur monoxide  $SO$
- 13) tellurium tetrachloride  $TeCl_4$
- 14) dinitrogen trioxide  $N_2O_3$
- 15) tetrasulfur dinitride  $S_4N_2$
- 16) carbon tetraiodide  $CI_4$
- 17) dicarbon tetrabromide  $C_2Br_4$
- 18) hydrogen monochloride  $HCl$
- 19) carbon diselenide  $CS_2$
- 20) triboron monosilicide  $B_3Si$
- 21) tellurium dichloride  $TeCl_2$