

Practice COVALENT Nomenclature

Formula → Name

Honors Chemistry

Name _____ Period _____

Covalent Nomenclature Review worksheet # 3

Write the correct name for:

- | | |
|-----------------------|-----------------------|
| 1) As_4O_{10} _____ | 15) P_4O_{10} _____ |
| 2) BrO_3 _____ | 16) OF_2 _____ |
| 3) BN _____ | 17) ClO_2 _____ |
| 4) N_2O_3 _____ | 18) SiO_2 _____ |
| 5) Nl_3 _____ | 19) BF_3 _____ |
| 6) SF_6 _____ | 20) N_2S_5 _____ |
| 7) XeF_4 _____ | 21) CO_2 _____ |
| 8) PCl_3 _____ | 22) SO_3 _____ |
| 9) CO _____ | 23) XeF_6 _____ |
| 10) PCl_5 _____ | 24) KrF_2 _____ |
| 11) P_2O_5 _____ | 25) $BrCl_5$ _____ |
| 12) S_2Cl_2 _____ | 26) SCl_4 _____ |
| 13) ICl_2 _____ | 27) PF_3 _____ |
| 14) SO_2 _____ | 28) XeO_3 _____ |

Covalent Nomenclature Worksheet – Answer Key

Write the correct name

for:

- | | | |
|--|---|---|
| 1) As_4O_{10}
tetraarsenic decoxide | 10) PCl_5
phosphorous
pentachloride | 19) BF_3
boron trifluoride |
| 2) BrO_3
bromine trioxide | 11) P_2O_5
diphosphorous pentoxide | 20) N_2S_5
dinitrogen pentasulfide |
| 3) BN
boron mononitride | 12) S_2Cl_2
disulfur dichloride | 21) CO_2
carbon dioxide |
| 4) N_2O_3
dinitrogen trioxide | 13) ICl_2
iodine dichloride | 22) SO_3
sulfur trioxide |
| 5) Nl_3
nitrogen triiodide | 14) SO_2
sulfur dioxide | 23) XeF_6
xenon hexafluoride |
| 6) SF_6
sulfur hexafluoride | 15) P_4O_{10}
tetraphosphorous
decoxide | 24) KrF_2
krypton difluoride |
| 7) XeF_4
xenon tetrafluoride | 16) OF_2
oxygen difluoride | 25) $BrCl_5$
bromine pentachloride |
| 8) PCl_3
phosphorous trichloride | 17) ClO_2
chlorine dioxide | 26) SCl_4
sulfur tetrachloride |
| 9) CO
carbon monoxide | 18) SiO_2
silicon dioxide | 27) PF_3
phosphorous trifluoride |
| | | 28) XeO_3
xenon trioxide |

