

ASSIGNMENT 2: Covalent Compound Nomenclature:

Part A. Write the names for each

Part B. Write the formulas for each.

1) As ₄ O ₁₀	16) UF ₆	1) chlorine monoxide	16) silicon tetrachloride
2) BrO ₃	17) OF ₂	2) oxygen difluoride	17) krypton difluoride
3) BN	18) ClO ₂	3) boron monophosphide	18) chlorine monoxide
4) N ₂ O ₃	19) SiO ₂	4) dinitrogen monoxide	19) silicon dioxide
5) NI ₃	20) BF ₃	5) nitrogen trifluoride	20) boron trichloride
6) SF ₆	21) N ₂ S ₅	6) sulfur tetrachloride	21) dinitrogen pentasulfide
7) XeF ₄	22) CO ₂	7) xenon trioxide	22) carbon monoxide
8) PCl ₃	23) SO ₃	8) carbon dioxide	23) sulfur trioxide
9) CO	24) XeF ₆	9) diphosphorous pentoxide	24) dinitrogen trioxide
10) PCl ₅	25) KrF ₂	10) phosphorous trichloride	25) dinitrogen monoxide
11) P ₂ O ₅	26) BrF ₅	11) sulfur dioxide	26) xenon hexafluoride
12) S ₂ Cl ₂	27) SCl ₄	12) bromine pentafluoride	27) sulfur hexafluoride
13) ICl ₂	28) PCl ₃	13) disulfur dichloride	28) phosphorous pentachloride
14) SO ₂	29) XeO ₃	14) boron trifluoride	29) nitrogen monoxide
15) P ₄ O ₁₀	30) OsO ₄	15) tetraarsenic decoxide	30) bismuth trichloride