Covalent Molecules
Naming and Formula Writing

Name: _____
Period: _____

Write the correct numerical prefix for each of the numbers in the table below:

1	
2	
3	
4	
5	
6	
7	
8	
9	
10	

Write names for each of the following molecular compounds:

1) SiO_2	2) NO
3) PCl_3	4) SF_4
5) SiF_4	6) XeF_4
7) N_2O	8) SbF_5
9) SO_3	10) NH_3
11) N_2O_5	12) SO_2
13) IF_5	14) H_20
15) SF_6	16) CS_2
17) ClO_2	18) CI_4
19) CO_2	20) H_2S
21) HI	22) CO
23) P_2S_3	24) PCl_5
25) NF_3	26) P_2S_5
27) OF_2	28) CCl_4
29) P_4S_3	30) BCl_3

Write formulas for each of the following molecular compounds: (some of these may or may not be repeats of the above problems)

31) Carbon dioxide	32) Diphosphorus pentasulfide
33) Oxygen difluoride	34) Tricarbon octahydride
35) Sulfur hexafluoride	36) Carbon monoxide
37) Phosphorus trioxide	38) Dihydrogen monosulfide
39) Carbon tetraiodide	40) Sulfur dioxide
41) Dihydrogen monoxide	42) Sulfur trioxide
43) Nitrogen triiodide	44) Boron trichloride
45) Silicon dioxide	46) Dinitrogen monoxide
47) Carbon tetrachloride	48) Disilicon hexahydride
49) Diphosphorus trioxide	50) Bromine heptafluoride
51) Dinitrogen pentaoxide	52) Aluminum trifluoride
53) Hydrogen monoiodide	54) Diphosphorus trisulfide
55) Nitrogen trifluoride	56) Phosphorus pentachloride