

Molecules

Name: _____

Date: _____ Period: _____

Complete the following chart with either the correct name or formula.
Refer to the covalent prefixes on the back.

1) hydrogen bromide	HBr	23) hydrogen sulfide	HS
2) nitrogen trihydride	NH ₃	24) carbon tetrachloride	CCl ₄
3) CO ₂	carbon dioxide	25) iodine monochloride	ICl
4) dinitrogen pentoxide	N ₂ O ₅	26) SF ₄	sulfur tetrafluoride
5) P ₂ O ₃	diphosphorous trioxide	27) CS ₂	carbon disulfide
6) HF	hydrogen fluoride	28) NO ₂	nitrogen dioxide
7) H ₂ S	dihydrogen monosulfide	29) PCl ₅	phosphorous pentachloride
8) HCl	hydrogen chloride	30) sulfur dioxide	SO ₂
9) CO	carbon monoxide	31) CO ₂	carbon dioxide
10) NO	nitrogen monoxide	32) HF	hydrogen fluoride
11) SF ₆	sulfur hexafluoride	33) NO ₂	nitrogen dioxide
12) sulfur trioxide	SO ₃	34) dinitrogen pentoxide	N ₂ O ₅
13) tetraphosphorus decoxide	P ₄ O ₁₀	35) carbon disulfide	CS ₂
14) disulfur dichloride	S ₂ Cl ₂	36) hydrogen fluoride	HF
15) boron trifluoride	BF ₃	37) diphosphorus trioxide	P ₂ O ₃
16) carbon tetrachloride	CCl ₄	38) P ₄ O ₁₀	tetraphosphorous decoxide
17) N ₂ S ₃	dinitrogen trisulfide	39) nitrogen triboride	NB ₃
18) Diboron hexahydride	B ₂ H ₆	40) xenon tetrafluoride	XeF ₄
19) Sulfur hexachloride	SCl ₆	41) SeF ₆	selenium hexafluoride
20) P ₂ O ₅	diphosphorous pentoxide	42) P ₂ Cl ₆	diphosphorous hexachloride
21) Iodine pentafluoride	IF ₅	43) CH ₄	carbon tetrahydride
22) Chlorine dioxide	ClO ₂	44) nitrogen triiodide	NI ₃