

Assignment 2 : Covalent Compounds: Nomenclature. Answers

Part A. Write the names for each

- 1) As₄O₁₀
Tetrarsenic deaoxide
2) BrO₃
Bromine trioxide
3) BN
Boron monnitride
4) N₂O₃
Dinitrogen trioxide
5) NI₃
Nitrogen triode
6) SF₆
Sulfur hexafluoride
7) XeF₄
Xenon tetrafluoride
8) PCl₃
Phosphorus trichloride
9) CO
Carbon monoxide
10) PCl₅
Phosphorus pentachloride
11) P₂O₅
Diphosphorus pentaoxide
12) S₂Cl₂
Disulfur dichloride
13) ICl₂
Iodine dichloride
14) SO₂
Sulfur dioxide
15) P₄O₁₀
Tetraphosphorus deaoxide
- 16) UF₆
Uranium (VI) fluoride
17) OF₂
Oxygen difluoride
18) ClO₂
Chlorine dioxide
19) SiO₂
Silicon dioxide
20) BF₃
Boron trifluoride
21) N₂S₅
Dinitrogen pentasulfide
22) CO₂
Carbon dioxide
23) SO₃
Sulfur trioxide
24) XeF₆
Xenon hexafluoride
25) KrF₂
Krypton difluoride
26) BrF₅
Bromine pentafluoride
27) SCl₄
Sulfur tetrachloride
28) PCl₃
Phosphorus trichloride
29) XeO₃
Xenon trioxide
30) OsO₄
Osmium (IV) oxide

Part B. Write the formulas for each.

- 1) chlorine monoxide
ClO
2) oxygen difluoride
OF₂
3) boron monophosphide
BP
4) dinitrogen monoxide
N₂O
5) nitrogen trifluoride
NF₃
6) sulfur tetrachloride
SCl₄
7) xenon trioxide
XeO₃
8) carbon dioxide
CO₂
9) diphosphorous pentaoxide
P₂O₅
10) phosphorous trichloride
PCl₃
11) sulfur dioxide
SO₂
12) bromine pentafluoride
BrF₅
13) disulfur dichloride
S₂Cl₂
14) boron trifluoride
BF₃
15) tetrarsenic deaoxide
As₄O₁₀
16) silicon tetrachloride
SiCl₄
17) krypton difluoride
KrF₂
18) chlorine monoxide
ClO
19) silicon dioxide
SiO₂
20) boron trichloride
BCl₃
21) dinitrogen pentasulfide
N₂S₅
22) carbon monoxide
CO
23) sulfur trioxide
SO₃
24) dinitrogen trioxide
N₂O₃
25) dinitrogen monoxide
N₂O
26) xenon hexafluoride
XeF₆
27) sulfur hexafluoride
SF₆
28) phosphorous pentachloride
PCl₅
29) nitrogen monoxide
NO
30) bismuth trichloride
BiCl₃