

Compound Names and Formulas Worksheet

1. Write the formulas for the following compounds.

- a) Silicon Dioxide:
- b) Water:
- c) Carbon Disulfide:
- d) Ammonia:
- e) Carbon Tetrachloride:
- f) Methane:
- g) Diphosphorus Trioxide:
- h) Oxygen Dichloride:
- i) Arsenic Tribromide:
- j) Phosphorus Tribromide:
- k) Silicon Carbide:
- l) Sulfur Monoxide:

2. Name the following compounds.

- a) CF_4 :
- b) NH_3 :
- c) PBr_3 :
- d) F_2 :
- e) CS_2 :
- f) SiC :
- g) CH_4 :
- h) SiO_2 :
- i) PCl_3 :
- j) I_2 :
- k) SF_2 :
- l) SF_6 :

Compound Names and Formulas Worksheet

Answers

1.

- a) Silicon Dioxide: SiO_2
- b) Water: H_2O
- c) Carbon Disulfide: CS_2
- d) Ammonia: NH_3
- e) Carbon Tetrachloride: CCl_4
- f) Methane: CH_4
- g) Diphosphorus Trioxide: P_2O_3
- h) Oxygen Dichloride: OCl_2
- i) Arsenic Tribromide: AsBr_3
- j) Phosphorus Tribromide: PBr_3
- k) Silicon Carbide: SiC
- l) Sulfur Monoxide: SO

2.

- a) CF_4 : Carbon Tetrafluoride
- b) NH_3 : Nitrogen Trihydride
- c) PBr_3 : Phosphorus Tribromide
- d) F_2 : Difluorine
- e) CS_2 : Cesium Sulfide
- f) SiC : Silicon Monocarbide
- g) CH_4 : Methane
- h) SiO_2 : Silicon Dioxide
- i) PCl_3 : Phosphorus Trichloride
- j) I_2 : Diiodine
- k) SF_2 : Sulphur Difluoride
- l) SF_6 : Sulphur Hexafluoride